



## Über dieses Buch

Dies ist ein digitales Exemplar eines Buches, das seit Generationen in den Regalen der Bibliotheken aufbewahrt wurde, bevor es von Google im Rahmen eines Projekts, mit dem die Bücher dieser Welt online verfügbar gemacht werden sollen, sorgfältig gescannt wurde.

Das Buch hat das Urheberrecht überdauert und kann nun öffentlich zugänglich gemacht werden. Ein öffentlich zugängliches Buch ist ein Buch, das niemals Urheberrechten unterlag oder bei dem die Schutzfrist des Urheberrechts abgelaufen ist. Ob ein Buch öffentlich zugänglich ist, kann von Land zu Land unterschiedlich sein. Öffentlich zugängliche Bücher sind unser Tor zur Vergangenheit und stellen ein geschichtliches, kulturelles und wissenschaftliches Vermögen dar, das häufig nur schwierig zu entdecken ist.

Gebrauchsspuren, Anmerkungen und andere Randbemerkungen, die im Originalband enthalten sind, finden sich auch in dieser Datei – eine Erinnerung an die lange Reise, die das Buch vom Verleger zu einer Bibliothek und weiter zu Ihnen hinter sich gebracht hat.

## Nutzungsrichtlinien

Google ist stolz, mit Bibliotheken in partnerschaftlicher Zusammenarbeit öffentlich zugängliches Material zu digitalisieren und einer breiten Masse zugänglich zu machen. Öffentlich zugängliche Bücher gehören der Öffentlichkeit, und wir sind nur ihre Hüter. Nichtsdestotrotz ist diese Arbeit kostspielig. Um diese Ressource weiterhin zur Verfügung stellen zu können, haben wir Schritte unternommen, um den Missbrauch durch kommerzielle Parteien zu verhindern. Dazu gehören technische Einschränkungen für automatisierte Abfragen.

Wir bitten Sie um Einhaltung folgender Richtlinien:

- + *Nutzung der Dateien zu nichtkommerziellen Zwecken* Wir haben Google Buchsuche für Endanwender konzipiert und möchten, dass Sie diese Dateien nur für persönliche, nichtkommerzielle Zwecke verwenden.
- + *Keine automatisierten Abfragen* Senden Sie keine automatisierten Abfragen irgendwelcher Art an das Google-System. Wenn Sie Recherchen über maschinelle Übersetzung, optische Zeichenerkennung oder andere Bereiche durchführen, in denen der Zugang zu Text in großen Mengen nützlich ist, wenden Sie sich bitte an uns. Wir fördern die Nutzung des öffentlich zugänglichen Materials für diese Zwecke und können Ihnen unter Umständen helfen.
- + *Beibehaltung von Google-Markenelementen* Das "Wasserzeichen" von Google, das Sie in jeder Datei finden, ist wichtig zur Information über dieses Projekt und hilft den Anwendern weiteres Material über Google Buchsuche zu finden. Bitte entfernen Sie das Wasserzeichen nicht.
- + *Bewegen Sie sich innerhalb der Legalität* Unabhängig von Ihrem Verwendungszweck müssen Sie sich Ihrer Verantwortung bewusst sein, sicherzustellen, dass Ihre Nutzung legal ist. Gehen Sie nicht davon aus, dass ein Buch, das nach unserem Dafürhalten für Nutzer in den USA öffentlich zugänglich ist, auch für Nutzer in anderen Ländern öffentlich zugänglich ist. Ob ein Buch noch dem Urheberrecht unterliegt, ist von Land zu Land verschieden. Wir können keine Beratung leisten, ob eine bestimmte Nutzung eines bestimmten Buches gesetzlich zulässig ist. Gehen Sie nicht davon aus, dass das Erscheinen eines Buchs in Google Buchsuche bedeutet, dass es in jeder Form und überall auf der Welt verwendet werden kann. Eine Urheberrechtsverletzung kann schwerwiegende Folgen haben.

## Über Google Buchsuche

Das Ziel von Google besteht darin, die weltweiten Informationen zu organisieren und allgemein nutzbar und zugänglich zu machen. Google Buchsuche hilft Lesern dabei, die Bücher dieser Welt zu entdecken, und unterstützt Autoren und Verleger dabei, neue Zielgruppen zu erreichen. Den gesamten Buchtext können Sie im Internet unter <http://books.google.com> durchsuchen.



Lith.  
59 ne

Berzelius  
L





**J. J. Berzelius's**  
neues  
**chemisches**  
**MINERALSYSTEM,**

nebst einer Zusammenstellung seiner älteren hierauf  
bezüglichen Arbeiten.

---

Herausgegeben

von

**C. F. Rammelsberg,**  
Dr. und Professor an der Universität zu Berlin.

Als zweite Auflage von Berzelius's neuem System der Mineralogie, aus  
dem Schwedischen übersetzt von Dr. Chr. Gmelin und Prof. W. Pfaff.

---

**Nürnberg, 1847.**  
Verlag von Johann Leonhard Schrag.

1911. 2.

BIBLIOTHECA  
REGIA  
MONACENSIS.

## V o r w o r t.

Im Jahre 1816 erschien im Verlage der J. L. Schrag'schen Buchhandlung in Nürnberg eine kleine Schrift unter dem Titel: *Neues System der Mineralogie von J. J. Berzelius. Aus dem Schwedischen übersetzt von Dr. Chr. Gmelin und Prof. W. Pfaff.* Es war dieß ein besonderer Abdruck einer im 15ten Bande von Schweigger's verdienstvollem Journal für Physik und Chemie enthaltenen Abhandlung des Herrn Verfassers.

Von der Verlagshandlung aufgefordert, eine neue Auflage dieser Schrift zu besorgen, und mit dem Vertrauen des berühmten Urhebers bei diesem Unternehmen beehrt, welcher denselben Wunsch gegen mich aussprach, durfte ich mich dieser Arbeit um so weniger entziehen, als der chemische Theil der Mineralogie schon seit längerer Zeit mit Vorliebe von mir behandelt worden ist. Da es natürlich weder die Absicht des Verfassers noch des Verlegers seyn konnte, jene ältere Abhandlung sammt ihren erläuternden Beilagen unverändert abgedruckt zu sehen, so entschloß ich mich, diese neue Auflage zunächst zu einer vollständigen Sammlung aller Arbeiten zu machen, welche wir Berzelius über die chemische Classification der Mineralien verdanken. Mit großem Interesse läßt eine



solche die allmähliche Entwicklung und die Consequenz des Principis verfolgen, welches der Verfasser seit dem Jahre 1814 bis jetzt in Betreff eines rein chemischen Mineralsystems festgehalten hat. Eine Zusammenstellung der Art war bisher noch nicht vorhanden.

Den Anfang macht „der Versuch, durch Anwendung der elektrochemischen Theorie und der chemischen Proportion-Lehre ein rein wissenschaftliches System der Mineralogie zu begründen“. Diese erste Arbeit setzt die Grundlagen einer chemischen Classification der Mineralien auseinander, lehrt die Berechnung der Mineralanalysen, die Construction der Formeln, und giebt als Probe einige Beispiele aus dem System.

Als Commentar dazu dient die zweite Abhandlung, während die dritte das System selbst ausführt, die Einwürfe gegen chemische Mineralsysteme widerlegt, die Constitution der Mineralien erörtert, und die Zusammensetzung einzelner Mineralien rechtfertigt, welche zuvor unrichtig aufgefaßt wurde. Diese Arbeiten datiren vom Jahre 1815, und sind, mit Ausnahme der ersten Abhandlung, der alleinige Inhalt der früheren Auflage vorliegender Schrift.

Sodann folgt ein in dem Jahresbericht von 1822 enthaltener Aufsatz, welcher den Einfluss von Mitscherlich's wichtiger Lehre von der Isomorphie auf die Kenntniss der Mineralien behandelt.

In der fünften Abhandlung: „Ueber die Veränderungen, welche in dem chemischen Mineralsysteme durch die Eigenschaft der isomorphen Körper, einander in unbestimmten Verhältnissen zu ersetzen, nothwendig geworden sind“, die in den Verhandlungen der schwedischen Academie vom Jahre 1824 erschien, erhalten wir ein Mineralsystem, in welchem die Anordnung nach dem elektronegativen Bestandtheil wegen der Isomorphieen als vortheilhafter gegen die früheren nach dem elektropositiven dargethan wird.

Die nächstfolgende Abhandlung, aus dem Jahresbericht von 1825 entnommen, ist eine Kritik des Systems von L. Gmelin, und eine Beleuchtung der rein naturhistorischen Methode von Mohs.

Diese verschiedenen Arbeiten sind dem wissenschaftlichen Publicum bereits bekannt; sie treten hier nur in ihrem historischen Zusammenhange auf. Für die Herausgabe dieser Schrift aber erhielt ich vom Verfasser seine neueste Abhandlung über diesen Gegenstand in dem noch nicht publicirten Jahresbericht für 1846, welche ich unter dem Titel: „*Berzelius, über die Bildung eines wissenschaftlichen Systems in der Mineralogie*“, aus dem Schwedischen übersetzt habe. Ihr Inhalt besteht in einer Darlegung der Gründe, aus welchen die Zusammensetzung der Mineralien die einzige Basis für ein mineralogisches System ist, daher dasselbe ohne Rücksicht auf die äusseren Charaktere construirt werden muß. Wir finden hier einen Vorschlag zu einer elektrochemischen Anordnung der Grundstoffe, aus welcher sich die Abtheilungen des Systems nach den vom Verfasser gegebenen Andeutungen bilden lassen.

Die Ausführung dieses Plans habe ich versucht. Dafs sich dabei Schwierigkeiten finden würden, stand zu erwarten, und es liegen dieselben insbesondere in der Isomorphie der Körper. Nach dem Princip des Systems durften die verschiedenen Augite, Hornblenden, Granaten etc. nicht bei einander stehen, in denen die Basen nicht dieselben sind. Wenn man indessen selbst auf sehr kleine Mengen einzelner von ihnen Rücksicht nehmen wollte, so würde die Trennung dieser Mineralien ungemein vervielfältigt werden, so dafs bei dem mitgetheilten Versuch ein Gehalt einer Verbindung an einem isomorphen Bestandtheil, der weniger als 2—3 pCt. beträgt, vernachlässigt worden ist. Welche Einwendungen man aber auch von rein mine-

ralogischem Standpunkte aus gegen das chemische System erheben mag, so läßt sich doch nicht läugnen, daß in ihm nur ein Princip, die Zusammensetzung, vorhanden ist, und sich fast überall mit Consequenz durchführen läßt.

Berlin, im December 1846.

*C. F. Rammelsberg.*

# I n h a l t.

---

	Seite
I. Versuch, durch Anwendung der elektrochemischen Theorie und der chemischen Proportion-Lehre ein rein wissenschaftliches System der Mineralogie zu begründen. Von J. J. Berzelius. . . . .	1
II. Beilagen zur Abhandlung I. . . . .	61
III. Versuch eines rein chemischen Mineralsystems von J. J. Berzelius. . . . .	78
IV. Berzelius, über Mineralsysteme. . . . .	166
V. Ueber die Veränderungen, welche in dem chemischen Mineralsysteme durch die Eigenschaft der isomorphen Körper, einander in unbestimmten Verhältnissen zu ersetzen, nothwendig geworden sind; von J. J. Berzelius. . . . .	176
VI. Berzelius, über Mineralsysteme. . . . .	205
VII. Berzelius, über die Bildung eines wissenschaftlichen Systems in der Mineralogie. . . . .	213
VIII. Versuch einer speciellen Ausführung des chemischen Mineralsystems, nach Berzelius's Princip, von C. F. Rammelsberg. . . . .	225

---

1 1 0 0 1

The first part of the document discusses the importance of maintaining accurate records of all transactions. It emphasizes that every entry should be supported by a valid receipt or invoice. The text also mentions the need for regular audits to ensure the integrity of the financial data. In addition, it highlights the role of the accounting department in providing timely and accurate information to management for decision-making purposes. The document concludes by stating that adherence to these principles is essential for the long-term success and stability of the organization.

## I.

*Versuch, durch Anwendung der elektrischchemischen Theorie und der chemischen Proportion-Lehre ein rein wissenschaftliches System der Mineralogie zu begründen.*  
Von J. J. Berzelius.

Uebersetzt \*) von A. F. Gehlen.

(Schweigg. Journ. Bd. XI. S. 193., Bd. XII. S. 17.)

Das erste Mineralsystem bildete sich durch das Bedürfnis des Mineraliensammlers, seine Sammlung in einer gewissen Ordnung aufzustellen. Diese Entstehung fiel in einen Zeitpunkt, da nur von wenigen oder gar keinen Mineralen ihre Mischung bekannt war, und konnte deshalb nur ein ganz willkürliches Princip zum Grunde haben. Wie aber wissenschaftliche Aufklärung im Allgemeinen sich verbreitete, so suchte man auch die mineralogischen Begriffe diesen Fortschritten entsprechend auszubilden. Linné versuchte, die unorganischen Naturkörper in einer ähnlichen Ordnung aufzustellen, wie er es so glücklich und ruhmvoll bei den Erzeugnissen der organischen Natur gethan hatte. Wallerius und Cronstedt fingen an, den Einfluss der Chemie auf die Ausführung eines richtigen Mineralsystems einzusehen, und jetzt, da die Chemie nach ihren erstaunlichen Fortschritten in den letzten Jahrzehenden so viel höhere Ansprüche macht, als Wissenschaft angesehen zu werden, geschieht solches in dem Maasse, daß die derzeit herrschenden zwei Schulen in der Mineralogie, Werner's und Haüy's, beide den Antheil der Chemie bei Aufstellung eines Mineralsystems, wiewohl mit abweichenden Bestimmungen, anerkennen.

---

\*) Nach *Försök, att, genom användat af den elektrokemiska teorien och de kemiska proportionerna, grundläggat ett rent vetenskapligt System för Mineralogien, af J. Jac. Berzelius, M. D., etc. Stockholm, tryckt hos A. Gadelius. 1814. 8. 103 S.*

**Mineralogie**, in des Worts gewöhnlicher Bedeutung, ist die Kenntnifs der auf oder unter der Erdoberfläche natürlich vorkommenden unorganischen Verbindungen der Grundstoffe untereinander, ihrer verschiedenen Formen und der besonderen fremden Beimischungen, mit welchen sie vorkommen.

Die Kenntnifs der Verbindungen an sich, ihrer Mischungsweise und chemischen Eigenschaften, erlangen wir durch die Chemie, so dafs die Mineralogie, aus einem wissenschaftlichen Gesichtspunkt betrachtet, nur als ein Theil der Chemie angesehen werden kann, oder als ein Anhang zu derselben.

Die Chemie, als ganze und vollendete Wissenschaft betrachtet, verschafft uns die Kenntnifs von den Grundstoffen, allen zwischen ihnen möglichen Verbindungen, und den verschiedenen Gestalten, in welchen diese vorkommen mögen.

Denken wir uns diese vollendete Chemie in einer systematischen Ordnung abgehandelt, so müfste sie nicht nur die Verbindungen beschreiben, die durch unsere Forschungen als Natur-Erzeugnisse entdeckt worden, sondern sie müfste uns auch diejenigen kennen lehren, die in der Folge noch als solche aufgefunden werden könnten, so wie alle die, welche wohl möglich sind, aber nie als Fossile vorkommen können. Diese vollendete Chemie müfste bei Abhandlung der verschiedenen Verbindungen anzeigen, ob sie natürlich vorkommen, und in diesem Fall ihre verschiedenen Formen und Gestalten angeben, die fremden Stoffe, womit sie verunreinigt zu seyn pflegen (d. h. die mechanisch beigemischt seyn können) u. s. w., so dafs das Gebiet der vollendeten Chemie aufser unsern Laboratorien auch die grofse und wundervolle Werkstatt der Natur umfafst.

Denken wir uns, dafs ein Auszug aus dieser vollendeten Chemie alles das enthalte, was die fossil vorkommenden Verbindungen betrifft: so wäre dieser *Auszug* die *vollendete Mineralogie*.

Es liegt aufser den Grenzen des menschlichen Vermögens, irgend eine Wissenschaft zu einer völligen Geschlossenheit zu bringen: alle Wissenschaften würden dann in eine einzige zusammenfallen. Aufserdem ist, was Ein Mensch zu lernen vermag, gegen das Ganze so gering, dafs sowohl die unvollkommene Ausbildung der Wissenschaften selbst, wie das Bemühen, sie so zu vertheilen, dafs wenigstens einem ganzen

Geschlechter, zusammengenommen gleich einem Einzelwesen betrachtet, die allgemeine Ausbildung in allen zukommen möge, die jeder einzelne Mensch nicht zu erreichen vermag, uns nöthigen, Materien, die zusammen ein Erkenntniß-Ganzes ausmachen, als besondere Wissenschaften abzuhandeln. — Aus diesem Grunde wird vermuthlich auch die Mineralogie immer als eine besondere Wissenschaft abgehandelt werden; jedoch ist klar, daß sie mit der Chemie immer gleichen Schritt halten muß, daß Umwälzungen in dieser letzten auch die Mineralogie umstürzen müssen, und daß Entdeckungen in dem eigentlichen Gebiete dieser stets beide erweitern müssen.

Ist nun aber die Mineralogie, an sich selbst, bloß ein Theil der Chemie, so ist klar, daß das Princip ihrer wissenschaftlichen Anwendung kein anderes als ein chemisches seyn kann, und jedes andere der Mineralogie als Wissenschaft gänzlich fremd seyn müsse. Die in jeglichem Zeitpunkt herrschende Theorie und Anordnung der Chemie wird demnach auch die der Mineralogie seyn, und wenn diese bisher noch nicht ganz ausgebildet wurde, so ist dieses theils der späten Ausbildung der Chemie zuzuschreiben, theils dem Umstande, daß die Männer, welche Mineralsysteme ausdachten, sich nicht zuvörderst mit gleichem Eifer und Geistesanstrengung in das System der Chemie hineinarbeiteten, und solchergestalt den nothwendigen Zusammenhang beider Wissenschaften nicht einsahen.

Aber, hat man oft bei Abwägung der wechselseitigen Vorzüge der Werner'schen und Haüy'schen Methode die Vertheidiger der letzten gefragt, soll denn der Mineralog immer einer chemischen Analyse bedürfen, um ein Mineral zu bestimmen? An dieser Frage kann man stets den Mineralsammler vom Mineralogen unterscheiden: jener sucht bloß Namen für die Fossile, wo dieser das Bedürfnis hat, ihre Natur zu kennen.

In der Mineralogie gelingt es weniger, durch Anordnung der Fossile nach den äußern Kennzeichen ihre Erkennung zu erleichtern, als bei ähnlicher Aufstellung der Gegenstände der organischen Natur. In der letzten herrscht überall eine vollkommen gleiche Mischung, bei höchster Ungleichheit in den Formen, welche letzte den Charakter der lebenden Geschöpfe bestimmen. In der todten Natur dagegen herrscht eine allgemeine Gleichheit der äußern Formen bei der stärksten Ab-



weichung der Mischung. Das ganze Wesen der Körper beruht wohl ganz und gar auf ihrer inneren qualitativen und quantitativen Grundmischung, so daß Ungleichheit in der letzten auch Verschiedenheit in dem ersten mit sich führt, aber noch ist die Chemie nicht so weit gekommen, eines aus dem andern ableiten zu können. Eine Anordnung der Minerale, die sich auf die äufsern leicht wahrnehmbaren Kennzeichen derselben gründet, ist ganz bequem für solche, die Mineralogie studiren, ohne dabei einen erfahrenen Lehrer oder eine große Sammlung benutzen zu können, und oft nach dem Namen ihnen unbekannter Minerale suchen müssen. Aber eine solche Anordnung ist kein wissenschaftliches System, bei welchem Bequemlichkeit gar nicht wesentlich in Betracht kommt, sondern dieses, daß bei Bearbeitung einer Wissenschaft die höchste Bestimmtheit stattfinde. Kann beides vereinigt werden, so ist dies allerdings ein großes Verdienst; wo es aber nicht angeht, darf man die letzte der ersten nicht aufopfern. Wenn demnach ein wissenschaftliches System der Mineralogie auch nicht die höchste Leichtigkeit in Erkennung der Minerale gewährt, so kann doch eine blofs für letzten Zweck berechnete Anordnung keine höheren Ansprüche machen, als der Bequemlichkeit wegen dem eigentlichen System angehängt zu werden, wie das Register einem Buche.

Durch den Einfluß der Elektrizität auf die Theorie der Chemie hat diese Wissenschaft eine Umwälzung erlitten, und ihre Ansichten wurden erweitert und berichtigt, auf eine für das Ganze wichtigere Art, als je vorher geschehen, weder durch Stahl's noch durch Lavoisier's Lehre. Der Einfluß der elektrochemischen Theorie erstreckt sich auch auf die Mineralogie, deren Lehren dadurch eben sowohl, wie die Mutter-Wissenschaft, erweitert werden müssen; obwohl noch kein Versuch gemacht worden, jene Theorie auf die Mineralogie anzuwenden.

Die elektrochemische Theorie hat uns gelehrt, daß in jedem zusammengesetzten Körper Bestandtheile von entgegengesetzten elektrochemischen Eigenschaften vorhanden sind; sie hat gelehrt, daß die Verbindungen mit einer Kraft bestehen, die proportional ist den Graden des elektrochemischen Gegensatzes der Bestandtheile. Daraus folgt, daß in jedem zusammengesetzten Körper ein oder mehrere elektro-

positive \*) mit einem oder mehreren elektronegativen Bestandtheilen vorhanden seyn müssen, d. h. im Falle die Verbindung aus Oxyden besteht, daß jedem Stoffe, der in einer Verbindung als Base auftritt, ein anderer entsprechen müsse, der dagegen die Rolle einer Säure spielt, selbst wenn letzter in seinem freien Zustande nicht die den starken Säuren eigenen Eigenschaften zeigt, wie den sauren Geschmack und die Reaction gegen Pflanzenfarben. Der Stoff, der in einem Falle elektronegatig ist gegen einen stärker positiven, d. h., der gegen eine stärkere Basis als Säure reagirt, kann in einem andern elektropositiv seyn gegen einen stärker negativen, d. h., ein andermal als Basis gegen eine stärkere Säure sich verhalten. So z. B. vertritt in der Verbindung zweier Säuren die schwächere die Stelle einer Base gegen die stärkere.

Jede Verbindung aus zwei (oder mehr) Oxyden daher ist von der Natur eines Salzes, d. h. hat ihre Säure und ihre Base, von welcher, wenn die Verbindung der Wirksamkeit der elektrischen Säule ausgesetzt wird, erste an dem positiven, letzte am negativen Pole sich sammelt. Demnach müssen wir in jedem aus oxydirten Stoffen zusammengesetzten Fossil, es sey von erdiger oder schon voraus erkannter salziger Natur, seine elektronegativen und elektropositiven Bestandtheile aufsuchen, und wenn diese ihrer Natur und Menge nach bestimmt worden, so sagt uns eine kritische Anwendung der chemischen Theorie, was das untersuchte Mineral ist.

Die am allgemeinsten natürlich vorkommenden Verbindungen von Oxyden enthalten gewöhnlich deren drei, wovon zwei als Base und eins als Säure, seltener zwei als Säure und eins als Base, dienen; gleich den zwei in der Chemie bekannten Klassen von Doppelsalzen. Nicht selten zeigen sich auch drei bis vier Basen mit einer Säure verbunden; aber höchst selten findet sich eine Verbindung von zwei Basen, deren jede mit einer ihr entsprechenden Säure vereinigt wäre

---

\*) Ich muß hier ein- für allemal erinnern, daß spätere Ueberlegung mich veranlaßt hat, eine Veränderung in diesen Benennungen zu machen, von der ich bereits in meinem *Versuch über die Nomenclatur und das elektrochemische System* (K. Vet. Ac. Handl. 1812, 1. H.) etwas geäußert habe. Unter elektropositiven verstehe ich demnach hier brennbare Körper und Salzbasen, und unter elektronegativen Säuren und Oxyde, die zum positiven Pol der Säule gehen. B.

*(men högst sällan träffas någon kemisk förening af tvänne baser förenade med hvar sin olika syra).* — Denkt man sich aus jenen Verbindungen den darin enthaltenen Sauerstoff weg, so stellen sie analoge Verbindungen zwischen den brennbaren Grundlagen vor, und da diese eine desto gröfsere Anziehung zum Sauerstoff haben (wie z. B. Eisen, Blei, Silber, Spiegsplanz, Arsenik, Schwefel), so trifft es sich sehr oft, dafs die Natur Verbindungen bald im verbrennlichen, bald im oxydirten Zustande hervorbringt.

Betrachten wir nun von diesen theoretischen Gesichtspunkten aus die Erzeugnisse des Mineralreichs: welches Licht geht uns über diese, dem ersten Blick wie auf's Gerathewohl zusammengesetzt erscheinenden Verbindungen verschiedener Metalle mit Schwefel, oder mehrerer Erden und Metalloxyde auf. In dem anscheinenden Chaos tritt Ordnung hervor und die Mineralogie wird zur Wissenschaft. Wir entdecken sogleich eine starke Klasse von Fossilien, deren den Salzen ähnliche Natur die Chemiker öfters geahnet haben, ohne jedoch dieser Ahnung weitere Ausführung zu geben. Diese Klasse wird durch die Fossile gebildet, in welchen die Kieselerde die Stelle einer Säure vertritt, und enthält eine unzählige Mannigfaltigkeit von einfachen, doppelten, drei- und vierfachen Salzen, auf mehrfachen Stufen der Neutralität, oder der Uebersättigung mit der Säure oder Base. Eben so finden wir Klassen von geringerem Umfange, wo Titanoxyd, Tantaloxyd und andere bisher nicht als Säuren betrachtete Metalloxyde, die Rolle der Säure spielen, so dafs das ganze grofse Gebiet der erdartigen Fossile nach denselben Grundsätzen geordnet werden kann, wie die Salze.

Die Folge aus diesen an sich ganz einfachen und natürlichen Betrachtungen, scheint mir, könne der stärkste Schritt werden, den die Mineralogie je zu ihrer Vervollkommnung als Wissenschaft that.

In der letzten Hälfte des jüngstverflossenen Jahrzehends ist die Chemie noch von einer andern Seite zu einer höhern Ausbildung gelangt, durch die Lehre von den chemischen Verhältnismengen, welche bei der Aufstellung des mineralogischen Systems dieselbe, und ich darf sagen mathematische, Sicherheit gewähren mufs, wie sie der Chemie geben wird und zum Theil bereits gegeben hat. Jeder folgerechte Denker konnte

sich leicht vorstellen, daß dieselben Gesetze, die durch lange und abgeänderte Erfahrung sich in unsern Laboratorien bewährten, auch in dem großen Ganzen gelten würden. Es ist überall dieselbe Natur, welche wirkt, sind dieselben Gesetze, die diese Wirksamkeit beherrschen, es mag entweder der Mensch diese Wirksamkeit bisweilen auf ein besonderes Ziel richten, oder sie mag durch den freien Lauf der auf der Erde unendlich sich abändernden Umstände bestimmt werden. Wenn daher die chemische Zerlegung vieler Minerale die Anwendung der chemischen Proportionlehre auf die Mineralogie bis jetzt nicht rechtfertigt, so kann der Grund davon nicht in der Unrichtigkeit dieser Anwendung gesucht werden, sondern in unserm unzureichenden Vermögen, das oft genug, trotz der umsichtigsten Bemühungen, von Schwierigkeiten überwogen wird, die wir bisweilen gewahr werden, nicht selten aber auch übersehen. Indessen giebt es doch eine große Menge von Analysen, deren Resultat theils völlig mit der Lehre von den chemischen Verhältnismengen übereinstimmt, theils sich so sehr annähert, daß die Abweichung mit Recht bloß als ein schwer vermeidlicher Beobachtungsfehler angesehen werden kann.

Ich will hier die Aufmerksamkeit des Lesers vorzüglich auf die Umstände zu richten suchen, welche dazu beitragen, die Ausmittelung der chemischen Verhältnismengen in der Mineralogie zu hindern, indem ich es nicht für unmöglich halte, durch gehörige Beachtung derselben am Ende dahin zu kommen, daß jede mit erforderlicher Umsicht ausgeführte Zerlegung ein der Lehre von den chemischen Verhältnismengen entsprechendes Resultat gebe.

1) Zu diesen Umständen gehört zuerst der Mangel an Genauigkeit bei der Zerlegung, bisweilen selbst in den Arbeiten unserer größten Meister. Wer einen Blick wirft auf die weit weniger schwierigen Analysen einfacher Salze, und die abweichenden Resultate, die sie gaben, ehe die Lehre von den chemischen Verhältnismengen aufgestellt wurde und die Nothwendigkeit zeigte, vor allem auf zulängliche Mittel zur Erlangung der höchsten Genauigkeit zu denken: der kann es nicht auffallend finden, daß Analysen der weit mannigfaltiger zusammengesetzten Minerale es nicht zu größerer Sicherheit des Resultats brachten. Vergleichen wir Analysen unserer

größten Meister z. B. vom schwefelsauren Baryt, salzsauren Silberoxyd, phosphorsauren Bleioxyd u. s. w., von welchen zu vermuthen ist, dafs sie zu den Analysen in gleicher Reinheit angewandt wurden, so finden wir die Resultate derselben bedeutend abweichend, sowohl unter sich, wie von dem eigentlichen Verhältnifs. Da nun derselbe Fall bei vielen zerlegten Mineralen seyn kann, und bei diesen überdiess gar nicht anzunehmen ist, dafs die jedesmal zur Analyse angewandten ganz chemisch gleich waren, so läfst sich daraus gar nichts gegen die Richtigkeit der Anwendung der Lehre von den bestimmten Verhältnismengen in der Mineralogie beweisen. — Das erste Hindernifs liegt also darin, die Zerlegung eines Minerals so anzustellen, dafs das Resultat den wirklichen Bestand gebe; es ist von allen am wenigsten schwer zu überwinden.

2) Ein zweites größeres Hindernifs liegt in der Schwierigkeit, um nicht zu sagen Unmöglichkeit, eine im Mineralreiche gebildete Verbindung rein, und frei von fremden Stoffen zu erhalten, die in der Masse desselben zufällig in unwahrnehmbaren und nicht abzusondernden kleinen Theilchen abgesetzt sind. Ein Blick auf die Bildung der Minerale wird dieses noch besser erläutern. Wir finden sie entweder krystallisirt, d. h. aus einer Flüssigkeit theils langsam und regelmäßig angeschossen, theils plötzlich durch gestörte Krystallisation krystallisch-körnig (wie z. B. Lepidolith, Carraramarmor) abgesetzt, oder auch frei von allem krystallischen Ansehen gefällt, gleich einem unserer Niederschläge aus Auflösungen, welche Niederschläge nachher erhärteten und formlose, in ihrer Zusammensetzung oft heterogene Massen bildeten, die bisweilen Krystalle einschließen, entstanden entweder aus einer hinzugekommenen Flüssigkeit von anderm Gehalt, oder auch während der Fällung selbst aus der ersten Flüssigkeit angeschossen und in der gefällten weichen Masse abgesetzt. Was diese aus erhärteten Niederschlägen gebildeten Massen betrifft, so ist klar, dafs keine Analyse ein mit der chemischen Proportionlehre übereinstimmendes Resultat geben könne, wenn nicht bisweilen ein solcher Niederschlag zufällig blofs aus einem einzigen Stoffe besteht, wovon es an Beispielen nicht fehlt; dafs aber, umgekehrt, die Anwendung der chemischen Proportionlehre auf die Analyse solcher Fos-

sile uns darüber Licht geben könne, aus was für welchen, zusammen niedergefallenen, besonderen Verbindungen jene formlosen Massen entstanden seyn mögen.

Dagegen dürfen wir mit Recht genügere Resultate von der Zerlegung regelmäsig angeschossener Fossile erwarten, obwohl auch der regelmäsigste und klarste Krystall selten frei ist von fremder Beimischung. Betrachten wir einen Augenblick nach Maafsgabe der Erfahrung in unseren Laboratorien bei der Krystallisirung von Salzen, was unter ähnlichen Umständen in der Erde geschehen müsse \*). Schiefst z. B. Salpeter an aus einer zusammengesetzten Lauge, wie sie aus der Salpetererde erhalten wird, so entstehen regelmäsigge Krystalle, die aber braun gefärbt und kochsalzhältig sind. Kein Chemiker hat noch geglaubt, dafs der in den Krystallen eingeschlossene braune Farbestoff, oder das Kochsalz, auf irgend eine Weise zu ihrer eigentlichen Mischung gehören; sondern

---

\*) Diese Beispiele gründen sich vorzüglich auf wässerige Auflösungen, obwohl sie auch auf andere krystallisirende zusammengesetzte Flüssigkeiten anwendbar sind. Die Meinung von Entstehung der Minerale durch das Flüssig- oder Weichwerden in höherer Temperatur und darauf folgende Abkühlung hat noch nicht alle Anhänger verloren, obwohl ein einziger verknisternder Krystall, eine einzige Versteinerung, ein unumstößlicher Beweis dagegen ist für den, der zu überlegen vermag, was deren Vorkommen beweiset. Es ist wahr, dafs auf einer andern Seite wir oft Krystalle aus Stoffen gebildet sehen, die nach unserer bisherigen Erfahrung nicht als solche im Wasser aufgelöst gewesen seyn konnten, z. B. die Schwefel- und Arsenikmetalle. Dabei müssen wir uns aber erinnern, dafs auf die im Innern der Erde befindlichen Auflösungen eine Kraft wirke, über die wir in unsern Versuchen nicht auf ganz gleiche Weise verfügen können, nämlich die Elektrizität, und was in unsern Versuchen in einigen Tagen bewirkt wird, im Innern der Erde Jahrhunderte zu seiner Ausbildung erfordern möge. Die ungleichartige Masse der Erdkugel, geborsten und durch von allen Seiten eindringendes Wasser getränkt, bildet eine unzählige Menge elektrischer (galvanischer) Werkstätten, die in allen möglichen Richtungen einander durchkreuzen, ohne sich in ihrer Wirksamkeit zu stören, gleich den Sonnenstrahlen auf der Erdoberfläche, und welche die ewige Thätigkeit bestimmen, durch die das Innere der Erde, zerstörend und schaffend, unaufhörliche Veränderungen erleidet. Krystallisationen, Auflösungen, Oxydationen, Wiederherstellungen gehen hier unausgesetzt vor sich, unter Formen und Verhältnissen, welche die Kunst, bei ihrem Unvermögen, die wirkenden Kräfte auf gleiche Weise zu leiten, vielleicht nimmer wird nachahmen können. *B.*

wir sehen sie als fremde Beimischungen an von der Flüssigkeit, woraus der Salpeter anschofs. Eben so ist es ein bekannter Umstand, dafs, je langsamer eine Auflösung anschiefst, und je gröfsere Krystalle sie bildet, desto unreiner der Anschufs ausfalle. — Alles dieses mufs auch im Innern der Erde erfolgen, da die Minerale theils aus zusammengesetzten Auflösungen anschiefsen, theils durch ihre Einwirkung gebildet werden. Der Stoff, dessen die Auflösung am meisten enthält, und womit sie übersättigt ist, bildet die Krystalle, aber diese behalten einen Antheil von der Auflösung in ihren Zwischenräumen, werden davon verunreinigt und erhalten dadurch nicht selten eine ihnen gar nicht zukommende Farbe. Dieser Umstand verursacht, dafs so viele Minerale, die ihren eigentlichen Bestandtheilen nach farblos seyn sollten, roth, grün, gelb, blau u. s. w. gefärbt sind, welche Farben von einer geringen mechanischen Beimischung anderer gefärbter Minerale herrühren, die oft so fein zertheilt sind, dafs sie die Durchsichtigkeit des Krystalls nicht merklich beeinträchtigen. Daher findet man auch bei der Zerlegung der meisten krystallisirten Minerale zwei, drei und mehrere Bestandtheile, die darin nur zu 1 pCt. oder einem Bruch vorhanden sind, und allem Anschein nach zu der Mischung des krystallisirten Fossils so wenig gehören, wie Kochsalz und Farbestoff zu der des Salpeters. Es ist klar, dafs diese fremden Bestandtheile abgezogen werden müssen, wenn man das Ergebnifs nach der Lehre von den bestimmten Verhältnismengen beurtheilen will, wobei sich aber wieder die Schwierigkeit entgegenstellt, zu bestimmen, ob ein Antheil von den für die Hauptbestandtheile angesehenen Stoffen zur Mischung der abzuziehenden fremdartigen Substanzen gehört, und, wenn dieses der Fall wäre, wie viel davon. Eine einigermaßen vollständige Kenntnifs der Minerale, zugleich mit der Untersuchung des Vorkommens, könnte indessen doch oft hier zu Hülfe kommen.

3) Ein bisher weniger beachteter Umstand ist folgender: Ist eine Auflösung von zwei oder mehreren Verbindungen so gesättigt, dafs sie beginnt Krystalle abzusetzen, so geschieht es bisweilen, dafs ein Partikel von der einen Verbindung sich mit mehren Partikeln von einer andern dicht zusammenlegt, so dafs beide gemeinschaftlich Einen Krystall bilden, der in Farbe, Form, Durchsichtigkeit, spec. Gewicht u. s. w. gänzlich

abweicht sowohl von dem darin die größte Masse betragenden Stoffe, als dem damit in Verbindung getretenen; und oft beträgt letzter kaum Ein Procent des ganzen Gewichts, bisweilen kann er mehr ausmachen. Die relativen Mengen der zur Bildung eines solchen Krystalls in Verbindung getretenen Stoffe scheinen, so weit die Erfahrung jetzt reicht, bloß auf den Mengen zu beruhen, welche die Auflösung im Augenblick des Krystallisirens von dem einen oder andern abzusetzen vermag. Die Chemie stellt mehrere solche Beispiele auf: so das Anschiefen des Kochsalzes in Octaëdern und des Salmiaks in Würfeln, wenn ihre Auflösungen Harnstoff enthalten; die Zusammenkrystallisirung von salpetersaurem und arseniksaurem Bleioxyd, wenn man eine Auflösung von arseniksaurem Bleioxyd und Salpetersäure verdunsten läßt. Ein anderes auffallendes und schönes Beispiel giebt der aus einer gesättigten Auflösung von salzsaurem Eisenoxyd anschiefende Salmiak: er krystallisirt daraus in durchsichtigen, regelmässigen, tief rubinrothen Würfeln, deren Eisenoxydgehalt oft noch nicht auf 1 pCt. geht, und die bei der Auflösung in Wasser eine fast farblose Auflösung geben, woraus der Salmiak beim Abdampfen auf gewöhnliche Weise anschiefst, während in der Mutterlauge eine Spur von salzsaurem Eisenoxyd zurück bleibt. Noch ein besonderes Beispiel einer dergleichen Zusammenkrystallisirung ganz ungleichartiger Salze zeigt sich an dem Salze, das aus der sauren Flüssigkeit von dem Rückstande der Bereitung der oxydirten Salzsäure in den irländischen Bleichfabriken anschiefst (Wilson in Thomson's Annalen, V. 356.), und dessen Krystalle aus schwefelsaurem Natron, salzsaurem Manganoxydul und ungefähr  $1\frac{1}{2}$  pCt. salzsaurem Bleioxyd bestehen. Salze, die nur in einer so sauren Flüssigkeit, aus der sie anschossen, neben einander bestehen können, und daher zerfallen, wenn man die Krystalle in reinem Wasser auflöst.

Ich bin überzeugt, daß ein solcher Fall bei vielen krystallisirten Fossilien stattfindet, obwohl wir bisher es noch nicht bestimmt darthun können. So z. B. scheint es ziemlich sicher zu seyn, daß die viel besprochene und von der des kohlsauren Kalks so merkwürdig abweichende Krystallform des Arragons von einer solchen Krystallverbindung herrühre, indem sich, nach Maafgabe von Stromeyer's Analyse, Par-



tikeln von kohlen saurem Strontian mit Krystallwasser in einer gewissen Ordnung mit den Partikeln des anschließenden kohlen sauren Kalks vereinigen, wodurch eine secundäre Form entstand, die aus der Grundform des kohlen sauren Kalks für sich nicht abgeleitet werden kann. Daraus läßt sich begreifen, woher der Arragon so geringe Mengen chemisch gebundenen Wassers von  $\frac{1}{2}$  bis  $\frac{3}{4}$  und 1 pCt. enthalten kann, mit dessen Austreibung seine Durchsichtigkeit verloren geht: indem jene Mengen von den des kohlen sauren Strontians abhängen, dessen Krystallwasser es ist.

Ohne Zweifel finden sich noch mehrere Schwierigkeiten bei dem Versuch, die Analysen der Minerale und die Beurtheilung ihrer Resultate mit Ernst zur möglich höchsten Vollkommenheit zu bringen. Ich wage indessen zu hoffen, daß diese Schwierigkeiten nicht unüberwindlich seyn werden.

Es ist nun noch übrig, einige Worte über die Beurtheilung der quantitativen Resultate der Mineral-Analysen und die richtige Zusammenpaarung der gefundenen Bestandtheile zu sagen. Es ist klar, daß, wenn wir bei Vorstellung der Mischung eines Salzes, z. B. des Alauns, nicht weiter gingen, als ihn aus Kali- und Thonmetall, Schwefel, Wasserstoff und Sauerstoff zusammengesetzt zu betrachten, in wissenschaftlicher Hinsicht wenig gewonnen wäre. Wir kommen der Natur seiner Mischung einen Schritt näher, wenn wir die einzelnen Stoffe zusammenpaaren, und ihn als aus Schwefelsäure, Thonerde, Kali und Wasser zusammengesetzt ansehen. So thaten es die Chemiker auch schon lange und dadurch entstand der Name eines Tripelsalzes, oder eines Salzes aus drei Hauptbestandtheilen. Der nächste Schritt zu einer vollkommneren Kenntnifs war nun, ihn als aus schwefelsaurem Kali und schwefelsaurer Thonerde mit Krystallwasser bestehend zu betrachten, wodurch der Name eines Doppelsalzes aufkam. Endlich, daß ich so sagen darf, vollendete die Lehre von den chemischen Verhältnismengen unsere Vorstellung von der Zusammensetzung dieses Salzes, indem sie zeigte, daß es aus 1 Partikel schwefelsaurem Kali, 3 Partikeln schwefelsaurer Thonerde und 24 Partikeln Krystallwasser bestehe.

Die Chemiker haben lange die Minerale als Zusammensetzungen aus einzelnen Erdarten aufgestellt, ohne diese als zu zwei verbunden zu betrachten, und ohne einige bestimmte

Verbindungsverhältnisse wahrzunehmen, gerade wie es in dem nicht längst verflossenen Zeitraum mit den Bestandtheilen des Alauns geschah. Durch die Ausbildung der elektrochemischen Theorie und die Entdeckung der Gesetze von den bestimmten Verhältnismengen ist es nothwendig geworden, eine solche wissenschaftliche Erörterung der Natur der Minerale zu unternehmen. Die mannigfaltigen Analysen unserer Vorgänger, unter welchen der vortreffliche Klaproth den ersten Platz einnimmt, geben uns eine Menge Stoffe zu diesem Versuch, obwohl die richtige Ausführung gewiss erst durch künftige Arbeiten zu erhalten seyn wird, die mit voller Hinsicht auf den Gegenstand angestellt worden, und mit aller erdenklichen Fürsorge für Erhaltung der höchsten Genauigkeit, ohne die der Zweck nicht zu erreichen ist.

Es ist vorzüglich diejenige Klasse der Minerale, worin die Kieselerde der elektronegative Bestandtheil ist, d. h. als Säure auftritt, welche auf die übrige Mineralogie das meiste Licht verbreitet, indem selbige von allen die zahlreichste ist, und, was von ihr gilt, sich ungezwungen auf die übrigen weniger bekannten Klassen anwenden läßt. Ich will diese Klasse mit dem Namen Silicate, *Siliciates* (kieselsaure Verbindungen), belegen.

In meinem Versuch einer ersten Grundlage des elektrochemischen Systems und einer darauf angewandten Nomenclatur (*Kongl. Vet. Ac. Handl.*, 1. H. 1812, auch De la Méthérie's *Journal de Physique*, Oct. 1811.) führte ich die Verbindungen der Kieselerde mit andern Oxyden als Salze auf, die ich *Siliciates* nannte. Es wäre damals wirklich zu früh gewesen, mehr als dort geschah, die Aufmerksamkeit des Lesers auf die mineralischen Silicate zu richten, indem die tiefe Dunkelheit, die noch darüber ausgebreitet lag, vielmehr gegen diese Vorstellung hätte einnehmen können, besonders da die Natur der Abhandlung keine weitere Auseinandersetzung des Gegenstandes zuließ. Seitdem habe ich mit wirklichem Vergnügen erfahren, daß Hr. Smithson, einer der erfahrensten Mineralogen in Europa, gewiss ohne alle Kenntniß von meinem Versuch, in einer Abhandlung über die Natur des Stilbits und Mesotyps einen ähnlichen Gedanken geäußert hat. Es ist wohl nicht zu läugnen, daß diese Zusammenstimmung des Resultats, daß auf einer Seite von einem rein chemischen, auf der andern von einem analytisch-mineralogischen Gesichts-

punkt aus gezogen worden, sehr viel für seine Richtigkeit beweise, daher ich hoffen will, daß kein mit dem gegenwärtigen Zustande der Chemie gehörig bekannter Mineralog noch einige gegründete Zweifel hegen werde.

Die Kieselerde, als Säure betrachtet, hat die Eigenschaft, Verbindungen von mehreren ungleichen Sättigungsstufen zu geben. Die gewöhnlichste ist, wo die Kieselerde gleich viel Sauerstoff wie die Base hat, und diese wollen wir in der Folge *Siliciates* nennen. Dann zeigen sich vorzüglich solche, in welchen sie dreimal so viel Sauerstoff hält, und diesen wollen wir den Namen *Trisiliciates* geben. Nicht selten enthält sie in diesen Verbindungen auch zweimal die Sauerstoffmenge der Base, in welchem Fall wir sie *Bisiliciates* heißen. Auch bildet die Kieselerde viele basische Verbindungen von ungleichen Graden, *Subsiliciates*, die, da es immer vortheilhaft seyn wird, die Verschiedenheit in der chemischen Benennung auszudrücken, durch den Beisatz *bi-*, *tri-* u. s. w. unterschieden werden können; z. B. *Subsilicias bialuminicus*, *trialuminicus etc.*, je nachdem die Base (hier die Thonerde) zwei- oder dreimal die Sauerstoffmenge der Kieselerde enthält.

Die Kieselerde giebt ferner, gleich andern Säuren, *mehrfache Silicate*, theils mit, theils ohne Krystallwasser. Oft finden wir, daß diejenigen Basen, die gerne mit andern Säuren mehrfache Salze bilden, solches auch hier thun, so wie wir, obwohl mit vielen Ausnahmen, in den Doppelsilicaten dasselbe Verhältniß der Basen unter sich finden, wie in andern bekannten Doppelsalzen derselben Basen. Würde z. B. in dem gewöhnlichen Feldspath an die Stelle des Siliciums Schwefel gebracht, so wäre die Verbindung wasserfreier Alaun.

Aber die Natur bringt in ihrem Reichthum, durch den schwächsten Verwandtschaftsgrad, eine Menge noch mannigfaltigerer Verbindungen hervor — und dahin lassen sich ohne den mindesten Widerspruch eine große Menge der Silicate bringen — denen wir, nach der Erfahrung in unsern Laboratorien, nur sehr wenige oder gar keine ähnlichen Verbindungen gegenüber zu stellen haben. So z. B. finden wir Silicate mit drei bis vier, und vielleicht bei erweiterter Erfahrung mit noch mehr Basen, die alle zusammen zu einer einzigen Verbindung vereinigt sind, und deren reines Krystallgefüge zu erkennen zu geben scheint, daß man sie als ein

chemisches Ganze ansehen müsse; im Fall nicht Umstände in der Folge zeigen, daß sie zu der Klasse von Krystallen gehören, die durch mehrere sich zusammenlegende, aber nicht chemisch verbundene Stoffe gebildet worden. Dabei findet sich auch oft, daß die verschiedenen mit einander verbundenen Silicate sich nicht auf gleichen Sättigungsstufen befinden, sondern daß eine oder mehrere von den schwachen Basen Subsilicate oder Silicate, eine oder mehrere der stärkern dagegen Bi- oder Trisilicate sind (ein solches Resultat geben wenigstens für jetzt die Analysen). Daß in unsern Laboratorien solche Verbindungen nicht erzeugt werden, rührt offenbar daher, daß wir gewöhnlich unsere Erfolge durch Anwendung solcher Umstände erhalten, deren Wirkung viel zu heftig und gewaltsam ist, als daß sie den Einfluß sehr schwacher Verwandtschaften zuließen.

Ich habe mir auch die Frage aufwerfen müssen, ob es wahrscheinlich sey, daß bei einer solchen langsam zusammengewachsenen Verbindung mehrere Silicate derselben Base, aber von ungleichen Sättigungsstufen, sich mit dem Silicat einer andern Base zu einem chemischen Ganzen verbinden können, z. B. 1 Partikel Kalisilicat mit 2 Partikeln Thonsilicat und 2 Partikeln Thonsubsilicat. Theoretische Gründe bestimmen mich indessen, dieses für minder wahrscheinlich zu halten; ich habe es bei der Berechnung der Analyse verschiedener krystallisirter Fossile nie gefunden. Wenn daher dieser Fall einträte, so ist es wahrscheinlich, daß das Fossil als ein erhärtetes Gemenge zweier Silicate von ungleicher Sättigungsstufe anzusehen ist, gleich einer eingedickten Auflösung eines neutralen und basischen Salzes derselben Base. Von solcher Art ist z. B. die Zusammensetzung des Agalmatholits nach John's Analyse. Indessen muß man die Entscheidung der Erfahrung überlassen. — Daß zwei Silicate auf ungleichen Sättigungsstufen sich nicht ohne Vermittelung des Silicats einer andern Base, welche die Grundpartikel oder Einheit der Verbindung ist, vereinigen können, folgt aus der Lehre von den bestimmten Verhältnismengen.

Um den Leser in Stand zu setzen zu beurtheilen, in wie weit diese theoretischen Angaben richtig sind, oder nicht, so will ich hier einige Beispiele von Silicaten beifügen, sowohl einfachen, als zwei- und mehrfachen.

### A. Beispiele von einfachen Silicaten.

1) *Kalk-Trisilicat (Trisilicias calcicus)*. Eine Steinart von Aedelfors, beschrieben und analysirt von Hisinger (*Ahandl. i Fys., Kemi och Min.* H. 1., S. 188). Sie besteht aus:

	Gefundenes Resultat.	}	Sauerstoff =	3	}	Berechnetes Resultat.
Kieselerde	57,77	}	28,75		}	58,63
Kalkerde	35,50		9,80	1		34,58
Thonerde	1,83					
Eisenoxyd	1,00					
Verlust	3,85					

Die kleinen Zahlen rechts, vor dem durch Rechnung gefundenen Resultat, zeigen die Einheit an und die Multipla davon\*). Der Sauerstoffgehalt der in dem Fossil gefundenen Kalkerde beträgt 9,8; diese  $\times 3 = 29,4$ , die nicht sehr von 28,75, dem Sauerstoffgehalt der gefundenen Kieselerde, abweichen. Die übrigen Bestandtheile des Fossils sind offenbar seiner eigentlichen Mischung ganz fremd.

2) *Kalk-Bisilicat (Bisilicias calcicus)*. Schalstein W., Tafelspath. Klaproth's Analyse, in s. *Beiträgen*, Bd. 3. S. 291.

Kieselerde	50	}	Sauerstoff-	= 24,82	2 oder 6	50,00
Kalkerde	45		gehalt	12,60	1 — 3	44,33
Wasser	5		4,40	$\frac{1}{3}$ — 1	4,70	

\*) Ein für diese Berechnungen sehr wichtiger Umstand ist die Kenntniß des Sauerstoffgehalts der Kieselerde. Durch den unmittelbaren Versuch mit Silicium-Eisen fand ich ihn zu 0,48. Stromeyer hat ihn zu 0,55 angegeben. Unter dieser Zahl mußte das rechte Verhältniß liegen, wie ich nach John Davy's Versuch mit kieseligem flussspathsaurem Gas berechnete. Er fand, daß 100 Theile Flussspathsäure sich mit 159 Theilen Kieselerde verbinden, und diese 259 noch 84,33 Ammoniak aufnehmen können. Nach dem Sauerstoffgehalte des Ammoniaks kann nun der der Kieselerde berechnet werden, indem dieser ein Vielfaches von erstem seyn mußte. Das Ammoniak enthält des Sauerstoffs 46,88 in 100; 84,33 enthalten demnach 39,466 Sauerstoff. Nach meinen synthetischen Versuchen über die Kieselerde müßten 159 Theile Kieselerde 76,32 Sauerstoff enthalten; nun sind  $39,466 \times 2 = 78,932$ , was nicht sehr abweicht. Nach diesem letzten Verhältniß würden in 100 Kieselerde 49,64 Sauerstoff enthalten seyn, und hiernach werde ich den Gehalt im Folgenden überall berechnen. Ich verweise hier übrigens auf meine Abhandlung über die *chemischen Volume*, (Art. Silicium) in Thomson's *Annals of Philosophy*. Decbr. 1813, Jan., Febr., März 1814. Der Thonerde Gehalt an Sauerstoff ist be-

Die Kieselerde ist hier mit  $1\frac{1}{2}$  mal so viel Kalkerde wie im vorigen Fossil verbunden, und enthält demnach das Doppelte des Sauerstoffgehalts der Base, während der des Krystallwassers  $\frac{1}{3}$  desselben beträgt.

3) *Thonsilicat (Silicias aluminicus)*. Nephelin, Sommit K. Vauquelin's Analyse, *Bullet. de la Soc. phil., An V. p. 12.*

Kieselerde 46	} Sauerstoffgehalt	=	22,83	1	46,05			
Thonerde 49						23,08	1	48,95
Kalkerde 2								
Eisenoxyd 1.								

4) *Zinksilicat (Silicias zincicus)*. Galmei. Smithson's Analyse, *Philos. Trans. 1803.*

Kieselerde 25,0	} Sauerstoff	=	12,41	1	26,79
Zinkoxyd 68,3					
Wasser, Verlust 6,7.					

5) *Kupfersilicat (Silicias cupricus)*. Dioptas. Es fehlt eine quantitativ zureichende Analyse; ich führe ihn blofs seiner Mischung wegen als einfaches Kupferoxyd-Silicat auf.

6) *Manganoxydul-Bisilicat (Bisil. manganosus)*. Rother Mangankiesel. S. meine Analyse desselben in *Afhdl. i Fys., Kem. och Min. H. 1. S. 110.*

Kieselerde 40,0	} Sauerstoff	=	19,86	2	42,26
Manganoxydul 47,7					
Eisenoxyd 4,6					
Kalk 1,5.					

Die Originalabhandlung hat 53 Oxyd; das Fossil enthält aber solches als Oxydul, und jene 53 gehen auf 47,7 herunter.

Ich habe in der Analyse dieses Fossils eine zufällig dabei erhaltene krystallisirte Verbindung von Manganoxyd mit Kie-

---

rechnet gemäfs meinen vorlängst bekannt gemachten Versuchen zu 46,7; der Bittererde 38; der Kalkerde zu 28; des Baryts zu 10,5; des Natrons zu 25,66; des Kali zu 17 u. s. w. — (Vergl. Vogel's Abhandl. in Schweigg. Journal, Bd. 7. S. 179. f.) Zugleich mufs ich den Leser erinnern, besonders bei zusammengesetzten Fossilien, keine ganz genaue Uebereinstimmung der Analysen mit der Rechnung zu erwarten. Dieses wäre für jetzt eine zu strenge Forderung; und ich habe geglaubt, mich mit den vorgefundenen Resultaten begnügen zu müssen, wenn die Abweichung von der Berechnung nicht die Gränzen der gewöhnlichen Beobachtungsfehler in einer Analyse überschreitet. Zur leichtern Uebersicht habe ich überall beigesezt, wie das Resultat nach der Theorie, oder der richtigern Formel, ausfallen sollte.

selerde beschrieben, *Silic. manganicus*. Wahrscheinlich entdeckt man daher auch diese Verbindung in der Folge noch natürlich vorkommend.

7) *Manganoxydul-Silicat (Silic. manganosus)*. Braunsteinkiesel von Klapperud. Klaproth's Analyse, Beiträge 4. S. 138.

Manganoxydul	60	Auf die entsprechende Menge Oxydul reducirt (54) an Sauerstoff	= 12,0
Kieselerde	25		12,4
Wasser	13		12,4

Da Klaproth dieses Fossil seiner dunkeln Farbe ungeachtet in Salpetersäure leicht auflöslich fand, so ist das Mangan offenbar als Oxydul darin, und alle Bestandtheile enthalten gleichviel Sauerstoff \*).

8) *Eisenoxydul-Trisilicat*. Eine Steinart von Tunaberg; untersucht und beschrieben von L. Hedenberg, *Afhd. i Fys., Kem. och Min.*, H. 2. S. 169.

Kieselerde	40,62	} Sauerstoff- gehalt	= 20,15	3	42,64
Eisenoxydul **)	32,53		7,11	1	30,56
Wasser	16,05		14,12	2	16,00
Kohlens. Kalk	4,93				
Manganoxydul	0,75				
Thonerde	0,37				

9) *Ceriumoxydul-Silicat (Silicias cerosus)*. Cerit. Nach einer Mittelzahl von Hisinger's Analysen, *Afhd. i Fys., Kem. och Min.*, H. 3.

Kieselerde	18	Sauerstoffgehalt	= 8,9	1	18,6
Ceriumoxydul	68	Auf den Gehalt des Oxyduls reducirt	= 9,2	1	68,0

Da der Cerit sich ohne Entwicklung von oxydirter Salzsäure in Salzsäure auflöst, das Oxydul hingegen in dem Zustande, in welchem es bei der Analyse gewogen wurde, oxydirte Salzsäure giebt, so ist es klar, daß jener es als Oxydul enthalten müsse, und daß seine Farbe großen Theils von dem Eisenoxydul herrühre, das darin zu 0,01 enthalten ist.

\*) Es ist indessen zu bemerken, daß Klaproth nur jene 0,98 von 1,00 zurück erhielt. Wären nun die erhaltenen 60 Gr. Oxydul in dem Fossil als Oxydul gewesen, so hätte Kl. einen Verlust von 0,08 in der Analyse gehabt.

\*\*\*) Das Original hat 35,25, nach dem mit Oel geglüheten Oxyde bestimmt, was ungefähr 32,52 Oxydul ist.

Die Kieselerde giebt demnach mit den meisten Basen Silicate. Ich bin überzeugt, dafs die Mineralogie in der Folge nicht nur Bittererde-Silicat, sondern vielleicht auch einfache Kali-, Natron-, Baryt- u. s. w. Silicate aufweisen wird.

### B. Beispiele von zweifachen Silicaten.

1) *Kalk-Kali-Trisilicat (Trisilicias kalico-calcicus)*. Ichtypthalm. Rose's Analyse im N. allgem. Journ. der Chemie, Bd. 5. S. 44.

Kieselerde	52,0	} Sauerstoff- gehalt	= 25,81	18	50,83
Kalkerde	24,5		6,72	5	25,04
Kali	8,0		1,36	1	8,24
Wasser	15,0		13,23	10	15,89

Dieses Mineral ist demnach ein Doppelsalz von Kalk und Kali, worin erster 5 mal den Sauerstoff des letzten hält, und die Kieselerde 3 mal den der Basen. Das Salz besteht demnach aus 1 Partikel Kali-Trisilicat mit 5 Partikeln Kalk-Trisilicat. Dafs die Kieselerde um 1 Partikel zu hoch ausgefallen ist, rührt von beigemengtem Quarz her.

2) *Bittererde-Kalk-Bisilicat (Bisilicias magnesico-calcicus)*. Malacolith. Analyse von Hisinger, *Afhdl. i Fys., Kem. och Min.* H. 3. S. 300.

Kieselerde	54,18	} Sauerstoff- gehalt	= 26,79	4	53,5
Kalkerde	22,72		6,40	1	23,7
Bittererde	17,81		6,70	1	17,5
Eisenoxyd	2,18				
Manganoxyd	1,45				
Flücht. Stoffe	1,20				

Der Malacolith besteht demnach aus 1 Partikel Kalk-Bisilicat und 1 Partikel Bittererde-Bisilicat.

3) *Bittererde-Kalk-Silicat (Silicias magnesico-calcicus)*. Serpentin von Bojmås. Hisinger's Analyse, *Afhdl. i Fys., Kem. och Min.* H. 3. S. 303.

Kieselerde	32,00	} Sauerstoff- gehalt	= 15,78	6	33,86
Bittererde	37,24		14,14	5	36,86
Kalkerde	10,20		2,85	1	10,71
Wasser	14,00		12,35	4	12,71
Thonerde	0,5				
Eisenoxyd	0,6				



Diese Verbindung ist demnach ein Doppelsilicat mit Krystallwasser, und besteht aus 1 Partikel Kalksilicat, 5 Partikeln Bittererde-Silicat und 4 Partikeln Wasser. Die Original-Analyse hat 10,6 Kalkerde; da aber 100 des Fossils 24,4 Gyps gaben, nach richtigerer Berechnung des letzten, nur 10,2 Kalk.

C. *Beispiel von einem mehrfachen Silicat.*

*Byssolith*, nach Vauquelin's Analyse. Haüy's *Traité*, T. IV. p. 334.

Kieselerde	47,0	} Sauerstoff- gehalt	= 23,56	8	48,00
Talkerde	7,3		2,77	1	7,86
Kalkerde	11,3		3,16	1	10,70
Eisenoxyd	20,0		6,10	2	19,36
Manganoxyd	10,0		3,00	1	9,68

Die Schwierigkeit, Kalkerde und Bittererde mit Genauigkeit von einander zu scheiden, hat einen vermehrten Gehalt an erster und Verlust an letzter verursacht. Nimmt man darin gleichen Sauerstoffgehalt an, und theilt man die Kieselerde gleichmäsig zwischen allen vier Basen, so besteht das Salz aus 1 Part. Kalk-Bisilicat, 1 Part. Talk-Bisilicat, 1 Part. Manganoxyd-Bisilicat und 2 Part. Eisenoxyd-Silicat.

Ich erhalte übrigens im Folgenden Gelegenheit, mehrere Beispiele von solchen mehrfach zusammengesetzten Fossilen beizubringen, von deren Zerlegung man jedoch nicht alle die Schärfe erwarten kann, die nöthig ist, sie auf dem Prüfsteine der chemischen Proportionslehre zu versuchen.

Es ist klar, dafs bei Anwendung der chemischen Lehren auf die Mineralogie und Aufstellung der Minerale nach der chemischen Theorie ihrer Mischung, auch die chemische Nomenclatur sich zu einem gewissen Grade auf die Mineralogie anwenden lassen müsse, und es müfste natürlich das Studium der letztern bedeutend erleichtert werden, wenn man die chemischen Benennungen beibehalten könnte. Aber unglücklicher Weise kann die chemische Nomenclatur mit Vortheil nur bei den einfachen Salzen, oder den einfachen Schwefel-, Arsenik-, Tellur- u. s. w. Verbindungen angewandt werden. Bei den zwei- und mehrfachen werden die dem Princip entsprechenden chemischen Namen sehr lang, übelklingend und schwer auszusprechen, und der allgemeinste Eifer für die Einführung einer streng wissenschaftlichen Nomenclatur würde sie nicht vor der Ver-

drängung durch kürzere unwissenschaftliche Namen schützen können. Die Chemiker sagen ja noch jetzt immer Alaun, statt schwefelsaure Kali-Thonerde, was wohl als Definition aber nicht als Name dienen kann. Es ist daher klar, daß die chemische Nomenclatur in der Mineralogie nicht anwendbar ist, und man für viele zusammengesetzte Fossile sich kürzerer empirischer Namen bedienen muß. Es wäre gut, die chemischen Namen beizubehalten, so weit sie brauchbar sind; wo letztes aber nicht der Fall ist, halte ich den ältesten und bekanntesten Namen für den besten, und sehe nur dann einen Grund, diesen zu ändern, wenn er 1) zweideutig ist, wie z. B. Muriacit statt wasserfreier Gyps, oder 2) wenn er aus einer Sprache genommen ist, die in keiner Beziehung zur lateinischen steht, so daß er nicht verlateint werden kann, z. B. Kreuzstein; denn jede wissenschaftliche Nomenclatur muß sich beziehen auf eine lateinische Grundnomenclatur, woraus jede Sprache so übersetzen muß, daß sie sich durch Umbiegung den neuen Namen aneignet und ihn in sich aufnimmt. Nur auf diese Weise läßt sich Einheit und Richtigkeit beibehalten. Ich kann nicht anders als höchlich mißbilligen die ungezähmte Sucht vieler Mineralogen, Namen bekannter Fossile umzuändern, weil dadurch das Studium sehr erschwert wird, und die Synonymie das Unangenehmste bei Erlernung einer Wissenschaft bleibt. Was hat die Mineralogie gewonnen durch die Vertauschung des Namens *Ichtyophthalm* gegen *Apophyllit*, da die Eigenschaft, welche letzte Benennung veranlaßte, bei vielen andern Mineralen vorkommt, z. B. bei mehreren Arten Glimmer? Diese Sucht der Namenveränderung liegt bisweilen bloß in des Verfassers Begierde, der Wissenschaft Etwas von seinem Eigenen mitzuthemen, welches Geschenk aber, wenn es weiter nichts auf sich hat, in Jedes Vermögen steht und bei dem Leser selten das erregt, was der gütige Geber vielleicht beabsichtigte \*).

---

\*) Eine andere noch ergiebigere, und zur Ungebühr reiche Quelle neuer Namen bekannter Fossile sind in der letzten Zeit in Deutschland die Menge von Mineralhandlungen gewesen, die unter mancherlei Benennungen fast wie die Pilze hervorwachsen. Ihre Eigenthümer oder Theilhaber waren meistens selbst, wenn nicht Mineralogen, wenigstens Mineraliensammler, und die Unternehmung hatte im seltensten Falle die Beförderung des Studiums der Mineralogie und die Erleichterung

Aber ehe ich dazu komme, meine Ansicht von der Aufstellung eines Mineralsystems vorzulegen, muß ich einige Worte sagen über die Art, die Ergebnisse der Mineralzerlegung auf eine solche Weise vor das Auge zu bringen, daß der Leser mit Einem Blick die qualitative wie quantitative Grundmischung desselben, d. h. seine chemische Natur, zu erkennen vermöge. Dieses ist nicht durch die Angabe der Bestandtheile nach Procenten zu erreichen, wie aus den oben angeführten Beispielen ersehen werden kann. Es muß deshalb auf zweierlei Weise geschehen, erstlich so wie es der Versuch unmittelbar giebt nach Procenten, dann wissenschaftlich, wie ich es oben durch eine jeder Analyse beigefügte kurze Auseinandersetzung auszudrücken suchte. Durch Anwendung eigener Zeichen wird diese Auseinandersetzung überflüssig und der Leser durch eine einfache und leicht zu übersehende Formel in einem Augenblick in die Kenntniß des wissenschaftlichen Resultats gesetzt.

---

desselben für die Mineralogen zum Zweck, oder wenigstens Neben-  
zweck (obwohl dieß immer vorgegeben wurde), sondern war am öf-  
tersten bloß darauf berechnet, entweder Geld zu machen, oder auf  
die wohlfeilste, leichteste und kürzeste Weise für sich eine möglich  
gute und vollständige Sammlung zu Stande zu bringen. Da galt es  
nun, *neue Sachen* in möglicher Menge, zu Tausch und Kauf, zum Vor-  
schein zu bringen, und so wurden, theils aus diesem Grunde, theils  
weil jene Sammler es oft wirklich nicht besser verstanden, viele be-  
kannte Fossile, oder wenig bedeutende Abänderungen solcher, unter  
neuen Namen in die Welt gesandt. Auf diese Weise sind Viele um  
nicht unbedeutendes Geld gekommen, theils im Einzelnen, theils in-  
dem sie von solchen Personen angekündigte Sammlungen angingen, die  
fast immer durch den Grund ihrer Entstehung und ihre daraus her-  
vorgehende Beschaffenheit schon gleich Anfangs den Keim des Todes  
in sich trugen und deshalb in der Regel auch wirklich bald wieder  
eingingen, wo dann das Gelieferte noch weniger Werth hatte, als darin  
ohnehin schon lag. Denn wenn in einzelnen Fällen auch guter Wille  
und nicht bloß Gewinnsucht leitete, so waren solche Unternehmer  
doch selten in dem Falle, wie z. B. die Königl. Sächs. Mineral-Verkauf-  
Niederlage in Freiberg für die in Sachsen und angränzenden Gegen-  
den vorkommenden Minerale; oder Privatpersonen für die einzelnen Be-  
zirke, wofern sie Kenntniß des Gegenstandes besitzen. Schwerlich  
würde jener Unfug so lange gedauert haben, oder zu der Ausbreitung  
gekommen seyn, wenn nicht Manche, die ihn zu rügen und ihm zu  
wehren Beruf und Gelegenheit gehabt, ihn mit verüben geholfen, An-  
dere wieder sich nicht sehr gehütet hätten, in ein Wespennest zu  
fahren.

G.

In meinem Versuch über die chemischen Volume habe ich dergleichen Zeichen vorgeschlagen für die Aufstellung der chemischen Verbindungen nach den Ansichten (*ouer*) der Proportionslehre. Diese Zeichen fordern eine vollständige Kenntniss von der Mischung der durch sie vorgestellten Stoffe, und sie fassen alle elementaren Bestandtheile eines zusammengesetzten Körpers und die Anzahl ihrer Volume zusammen; aber dadurch werden diese Formeln, eben weil sie mehr sagen, länger und schwerer, als dafs man sie mit einem Blick einsehen könnte. Ich will sie *chemische Formeln* nennen, und sie in diesem Versuch nur für brennbare Fossile und einfache Salze gebrauchen \*). Die erdartigen Fossile bedürfen leichtere Formeln, die blofs anzeigen, was das Fossil ist, und ich will solche unter dem Namen *mineralogischer* vorschlagen, bei ihrer Entwerfung einem Vorschlage Thomson's in seinem chemischen Handbuche folgend, der die Anfangsbuchstaben der Namen der Erden in der Ordnung hinter einander setzte, dafs er mit dem anfang, wovon das Fossil die grösste Menge enthielt, und so fort bis zu der kleinsten. Ich kann indessen nicht dieselben Buchstaben vorschlagen, wie Thomson, da die von ihm gewählten sich auf die englischen Namen beziehen, und ich der Meinung bin, sie auf die lateinische Nomenclatur beziehen zu müssen, damit jene Formeln überall gleich verständlich seyn mögen. Damit keine Verwechselung mit den erwähnten zweierlei Formeln eintrete, will ich die mineralogischen *cursiv* schreiben. Nehmen wir also an:

Kieselerde = *S*; Thonerde = *A*; Zirkonerde = *Z*; Beryllerde = *G* (von Glycine); Yttererde = *Y*; Talkerde = *M*; Kalk *C*; Strontian = *St*; Baryt = *B*; Natron = *N*; Kali = *K*; Eisenoxyd = *F*; Eisenoxydul = *f*; Eisenoxydoxydul = *Ff*; Zinkoxyd = *Zi*; Manganoxyd = *Mg*; Manganoxydul = *mg*; Wasser = *Aq*.

Wenn in einer Formel der Anfangs-Buchstabe eines Stoffs ohne eine Ziffer vor oder hinter sich vorkommt, so bedeutet dieses, dafs der Sauerstoffgehalt desselben die Einheit in der Formel sei; eine kleine Ziffer rechts oben neben dem Buchstaben hingegen zeigt an, dafs der Sauerstoffgehalt des da-

---

\*) Es wird hierüber in einem später vorkommenden Aufsätze über die chemischen Zeichen weiter gesprochen.

durch bezeichneten Stoffe ein durch die Ziffer bestimmtes Vielfaches von dem des daneben stehenden Stoffes sei, und eine Ziffer zur Linken des Buchstaben giebt die Menge von Sauerstoff-Einheiten eines Stoffes gegen die eines andern damit verbundenen an. Einige Beispiele aus den obigen Analysen werden dieses verdeutlichen.

In dem Nephelin enthält die Thonerde und die Kieselerde gleich viel Sauerstoff; das Zeichen für seine Zusammensetzung ist daher  $AS$ .

Im Tafelspath ist der Sauerstoffgehalt der Kieselerde das Zweifache von dem des Kalks: der Ausdruck dafür ist  $CS^2$ .

Die mehrfach zusammengesetzten Fossile müssen nach dem Obigen als Verbindungen mehrerer einfachen Gemische betrachtet werden; ihre Formeln setzt man demnach aus den Zeichen dieser letzten zusammen. So ist die Formel für den Ichtyoptalm  $KS^3 + 5CS^3$ . (Der Sauerstoffgehalt des Kali ist hier nämlich als Einheit des Ganzen angenommen, und das Kali ist mit einer Menge Kieselerde verbunden, die drei solcher Sauerstoff-Einheiten enthält; und eine Einheit dieses Kalitrisilicats ist mit fünf Einheiten eben solchen Kalk-Trisilicats verbunden.) Auf solche Weise ist die Formel für den Bysolith  $= MS^2 + CS^2 + MgS^2 + 2FS$  (also eine Vereinigung von 1 Partikel dreier Verbindungen, deren Säure die Sauerstoff-Einheit der Base zweimal enthält, mit zwei Partikeln einer vierten, worin auch die Säure nur die Sauerstoff-Einheit der Base enthält).

Die Erzeugnisse des Mineralreichs theilen sich gleich auf den ersten Blick in zwei Klassen.

1) *Körper, die gänzlich nach dem in der unorganischen Natur herrschenden Princip für die Zusammensetzung gebildet sind*, d. h. Verbindungen von je zwei Stoffen, und Vereinigungen solcher Verbindungen unter einander. (Ich habe bereits an einem andern Orte gezeigt, dass jenes Princip darin bestehe, dass immer nur zwei Elemente in Verbindung treten, und die anscheinend grössere Zusammengesetztheit eines Körpers davon herrühre, dass darin zwei oder mehrere solcher aus zwei Stoffen bestehenden Verbindungen vereinigt sind.)

2) *Körper, die nach dem Princip gebildet sind, das bei den Zusammensetzungen der organischen Natur waltet*, und die daher als Reste einer zerstörten Organisation anzusehen sind.

(An demselben Orte habe ich gezeigt, daß dieses letzte Princip darauf beruhe, daß mehr als zwei Stoffe, gewöhnlich drei oder vier, von welchen stets der Sauerstoff einer ist, sich zu einem Körper verbinden, der nicht als aus zwei binären Verbindungen zusammengesetzt angesehen werden kann. Wie demnach die unorganische Natur auf binäre Verbindungen und deren Vereinigung unter einander ausgeht, so die organische auf ternäre und quaternäre, theils für sich, theils vereinigt unter einander und mit binären, d. h. unorganischen Verbindungen.)

In den meisten Mineralsystemen hat man Demant, Graphit, Steinkohle, Asphalt und Naphta in dieselbe Klasse gestellt. Diese Classificirung ist offenbar eben so unrichtig, als wenn man in der Chemie Asphalt und Naphta in dem Kapitel von Kohlenstoff abhandeln wollte. Eben so ist deutlich, daß der Honigstein nicht in die erste Klasse gehöre, sondern in die letzte kommen müsse.

Eine richtige Aufstellung der ersten dieser Klassen macht einen Hauptgegenstand der Mineralogie aus, und da diese einen Theil der Chemie ausmacht, so muß offenbar der Aufstellungsgrund aus letzter entnommen werden. Die vollkommenste Anordnungsart wäre sicherlich die, daß man die Körper nach ihrem elektrochemischen Verhalten auf einander folgen ließe, vom Sauerstoff als dem elektronegativsten an, bis zu dem elektropositivsten Kalium, und jeden zusammengesetzten Körper nach seinem elektropositivsten Bestandtheil aufführte. Aber diese Aufstellungsart hat Schwierigkeiten, die sie für jetzt fast unmöglich machen, und die vornehmste davon ist, daß wir die elektrochemischen Verhältnisse der einfachen Stoffe nur noch höchst unvollständig kennen. Wir müssen demnach, bis diese uns zureichend bekannt seyn werden, uns mit einer annähernden Aufstellung begnügen. Wir theilen die einfachen Stoffe in drei Klassen: Sauerstoff; einfache brennbare nicht bestimmt metallische Stoffe, für welche ich den Namen Metalloide vorgeschlagen habe, und Metalle; und ordnen sie so, daß sie in jeder Klasse vom elektronegativsten bis zum elektropositivsten auf einander folgen. Diese Ordnung wäre ungefähr nachstehende:

1) <i>Sauerstoff.</i>	Platin
2) <i>Metalloide.</i>	Gold
Radical der Schwefelsäure	Rhodium
— — Salpetersäure	Palladium
— — Salzsäure	Quecksilber
— — Phosphorsäure	Silber
— — Flußspathsäure	Blei
— — Boraxsäure	Zinn
— — Kohlensäure	Nickel
— des Wasserstoffs	Kupfer
	Kobalt
3) <i>Metalle.</i>	Uran
Arsenik	Zink
Chrom	Eisen
Molybdän	Mangan
Wolfram	Cerium
Spießglanz	Yttrium
Tellur	Beryllium
Silicium	Aluminium
Tantal	Magnesium
Titan	Calcium
Zirconium	Strontium
Osmium	Barytium
Wismuth *)	Natrium
Iridium	Kalium.

*Jeder dieser einfachen Stoffe kann eine mineralogische Familie begründen, welche besteht aus ihm selbst und allen seinen Verbindungen mit andern Stoffen, die gegen ihn elektronegativer sind, d. h. die, mit einigen wenigen Ausnahmen, in der obigen Reihe über ihm stehen.*

Nach den verschiedenen elektronegativen Stoffen, die mit dem elektropositivsten verbunden sind, theilen sich die Familien in Ordnungen, z. B. 1) Sulphureta; 2) Carbureta; 3) Arsenieta; 4) Tellureta; 5) Oxyda; 6) Sulphates; 7) Murates; 8) Carbonates; 9) Arseniates; 10) Siliciates u. s. w. Es ist

---

\*) Ich habe das Wismuth an diese Stelle gesetzt, nicht als glaubte ich, daß sie die rechte sei, sondern weil ich nicht weiß, wo es eigentlich hingehört, und es vorschlagsweise irgendwohin gestellt werden mußte.

einleuchtend, daß die Zahl der Ordnungen einer Familie zunehme, je mehr man sich dem positiven Ende der Reihe nähert. Es ließen sich auch die Ordnungen zu Familien, und letzte zu Ordnungen machen, indem man die erwähnten beiden Bestimmungsgründe umgekehrt brauchte, und die Familien nach dem elektronegativen, die Ordnungen dagegen nach dem elektropositivsten Stoffe bestimmte. Jede dieser Methoden würde ihre Vortheile und ihre Schwierigkeiten haben, wie jede systematische Aufstellung; und ihre wechselseitigen Vorzüge würden sich nur durch vollendete Ausführung beider ausmitteln lassen. So viel ich jetzt sehen kann, scheint mir die erste bedeutende theoretische Vorzüge zu haben, obwohl die letzte einige, so zu sagen praktisch gute Seiten besitzt, indem nach derselben z. B. die lange Reihe der Silicate ununterbrochen beisammen bleibt, so daß man ihre Uebereinstimmung, Verschiedenheit und Uebergang in einander übersehen kann.

Im Fall die Ordnungen zu reich wären, müßte man nach der verschiedenen Beschaffenheit der dazu gehörigen Fossile Unterabtheilungen machen, um sie leichter übersehen zu können. Wenn eine Ordnung nur drei, vier — sechs verschiedene Fossile enthält, ist es hinreichend, sie in *Species* zu theilen. Unter Mineralen derselben *Species* verstehe ich hier dasselbe, wie Werner, *gleiche Zusammensetzung in gleichen Verhältnismengen* \*); die verschiedenen Formen, in welchen dieselbe *Species* vorkommt, sind Abarten, Varietäten. Wo aber die Anzahl auf 20—100 und darüber steigt, wie dies der Fall in der Ordnung der *Silicate* von den elektropositiveren Basen ist, so erleichtert es die Uebersicht sehr, sie zuerst in *Abtheilungen* zu sondern, nach der Anzahl der Bestandtheile, z. B. 1) Salze mit zwei Bestandtheilen, oder einfache Salze; 2) Salze mit dreien, oder Doppelsalze; u. s. w. Diese Abtheilungen zerfallen in *Genera*, aus denjenigen Mineralen bestehend, welche dieselben näheren Bestandtheile enthalten; die unter jedes Genus gehörigen *Species* werden durch die Abweichungen in den relativen Quantitäten jener Bestandtheile bestimmt.

---

\*) Sollte dies wohl Werner's Begriff von *Species* in der Mineralogie seyn? G.



Was die Ausmittelung der *Familie* betrifft, zu welcher die Fossile gehören, so wird man für die Ordnungen der brennbaren und die der oxydirten Stoffe etwas abweichende Principien anwenden müssen. Ist z. B. die Frage um ein zwei- oder mehrfaches Sulphuretum, Arsenietum u. s. w., so ordne man es nach demjenigen der elektropositiven Bestandtheile, von welchem es die meisten Partikel enthält, und, im Fall die Anzahl dieser gleich wäre, nach dem elektropositivesten. Ist hingegen einem oxydirten Fossil, aus zwei oder mehreren Oxyden bestehend, die Stelle anzuweisen, so ordne man es stets nach dem elektropositivesten der Oxyde, ohne Rücksicht auf die Anzahl der Partikel. Durch Beachtung dieser beiden Umstände gewinnt man den großen Vortheil, daß die Fossile von verwandter Zusammensetzung nahe beisammen zu stehen kommen.

Im Folgenden will ich einige Beispiele zu dem bisher Vorgetragenen geben und dazu drei Familien wählen: Silber, Eisen und Aluminium. Ich werde indessen dabei die Grundsätze nicht strenge befolgen; indem es mir hier hauptsächlich nur darum zu thun war, einerseits die Möglichkeit einer wissenschaftlichen Aufstellung, andererseits die Richtigkeit der Anwendung der chemischen Proportionlehre darzuthun. Daher sind in jede der genannten drei Familien einige Species gekommen, die ich unter eine andere Familie gebracht hätte, wenn ich ein vollständiges System auszuarbeiten die Absicht gehabt. Ich bezweckte dabei vielmehr eine belehrende Zusammenstellung, so daß diese Beispiele mehr wie unvollständige Monographien, denn als Theile eines im Ganzen und zusammenhängend ausgearbeiteten Systems zu betrachten sind.

---

## Familie des Silbers (*Argentum*).

---

### 1. Ordnung. *Reines Silber.*

*Gediegen Silber*, mit seinen verschiedenen Abänderungen.

### 2. Ordnung. *Schwefelverbindungen.*

1) Species. *Glanzerz (Bisulphuretum argenti)*. Die Formel für seine Mischung ist  $Ag + 2S$ .

2) Spec. *Sprödglanzerz (Sulphuretum argenti, stibii et ferri)*. Nach Klaproth's Analyse, Beitr. 1. S. 166.

Silber	66,5	nimmt auf an Schwefel	9,83	3
Spießglanz	10,0	— — —	3,67	1
Eisen	5,0	— — —	3,00	2
Schwefel	12,0		<u>16,50</u>	
	<u>93,5</u>			

1,5 Kupfer, Arsenik, Bergart.

5,0 Verlust.

Betrachtet man den erlittenen Verlust vorzüglich als Schwefel, so gäbe dies 17 Schwefel, dessen die gefundenen Metalle 16,5 aufnehmen. Klaproth bestimmt auch den Spießglanzgehalt zu 10, von 13 des aus der salpetersalzsauren Auflösung durch Wasser erhaltenen getrockneten Niederschlages. Dieser enthält aber aufser dem Sauerstoff auch noch Wasser und Salzsäure, und kann nach meinen Versuchen über die Spießglanzoxyde nur zu ungefähr 9 Spießglanz angenommen werden. Dieses Mineral scheint mehr als ein mechanisch zu Stande gekommenes Gemenge, denn als eine chemische Verbindung von Schwefelsilber, Schwefelspiessglanz und Schwefeleisen anzusehen zu seyn.

3) Spec. *Graugiltigerz (Sulphuretum argenti, ferri, cupri et stibii)*. Nach Klaproth's-Analyse, Beitr. 4. S. 71.

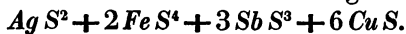
Silber	13,25 bis 10,25	fordern an Sauerstoff nach dem Verhältniß-Oxydationsgrade, nach einer Mittelzahl	= 0,98	1	= 2,0	14,25
Eisen	7,00 — 7,00		2,06	2	8,4	7,25
Kupfer	25,50 — 27,00		6,37	6	6,4	25,65
Spießglanz	27,00 — 23,50		3,16	3	9,4	25,65
Schwefel u. Verlust	27,25 — 30,50				<u>20,2</u>	26,20
Blei	1,75					

fordern an Schwefel  
berechnete Mischung

Ehe ich an die Auseinandersetzung dieser Analyse gehe, will ich erwähnen, was ich unter Verhältniß-Oxydationsgraden (*proportionella syrsättningsgrader*) verstehe. Zur Bestimmung der Anzahl Volume (Atome, Partikel), in welchen die Metalle in dergleichen Verbindungen vorhanden sind, giebt es kein leichteres Mittel, ohne lange Rechnungen zum Ziel zu kommen, als die Bestimmung des Sauerstoffs, mit dem diese Metalle verbunden sind in ihren Oxyden, die man alle als gleich

viele Volume Sauerstoff enthaltend annimmt. In den hier angeführten Analysen wurden alle Sauerstoffgehalte nach den Oxyden berechnet, die zwei Volume Sauerstoff enthalten. Diese Oxydationsstufe hat die Chemie beim Spießglanz zwar noch nicht gefunden, indessen ist es glaublich, daß sie vorkommen könne. Auf jeden Fall gewährt es Bequemlichkeit, sich denselben bei den Berechnungen zu bedienen. Für denjenigen, der dies als eine Art Nothbehelf bei einer schwachen Stelle der Proportionlehre ansehen möchte, muß ich erinnern, daß, wenn ein solches bloß berechnetes Oxyd gar nicht vorkommt, es eine andere, höhere oder tiefere, Oxydationsstufe gebe, deren Sauerstoffverhältniß ein Multiplum ist von einer ganzen Zahl, welche die Einheit in der Verbindung ausmacht, und daß demnach es bloß der Bequemlichkeit wegen geschieht, sich solcher angenommenen Oxyde zu bedienen.

Die kleinen Abweichungen in den Resultaten der Analyse desselben Fossils lassen leicht erkennen, daß solches, ist es anders nicht statt einer chemischen Verbindung ein bloßes Aggregat, bestehe aus 1 Partikel (Atom oder Volum) Silber, 2 Part. Eisen, 3 Part. Spießglanz und 6 Part. Kupfer, mit Schwefel in solchem Verhältniß verbunden, daß auf das Kupfer 1, das Silber 2, das Spießglanz 3 und das Eisen 4 Partikel kommen, welches die gewöhnlichen Schwefelungsstufen dieser Metalle sind. Die Formel für seine Mischung wäre demnach:

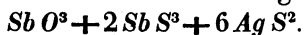


4) Species. *Rothgiltigerz (Sulphuretum argenti et stibii cum oxydo stibioso)*. Nach Klaproth's Analyse, Beitr. 1. S. 155.

Silber	62,0	} Sauerstoff nach den Ver- hältniß-Oxydations- graden.	= 4,588	2
Spießglanz	18,5		2,298	1
Schwefel	11,0			
Schwefelsäure	8,5			

Kein Chemiker giebt zu der Vermuthung Anlaß, daß in diesem Fossil Schwefelsäure vorkommen könnte; auch war es nicht Klaproth's Meinung, daß der Sauerstoff dem Schwefel zugehöre. Seitdem entdeckte Proust (Gehlen's N. allg. Journ. für d. Chem., Bd. 5. S. 558.), daß das Schwefelspießglanz, abweichend von allen andern Schwefelmetallen, die Eigenschaft habe, mit Spießglanzoxydul in chemische Verbindung zu treten, und daraus der sogenannte Spießglanzsafran entstehe, der sodann noch in fast allen Verhältnissen sowohl

Spießglanzoxydul als Schwefelspiessglanz durch Schmelzen aufnehmen könne, wie auch die Schwefelverbindungen von andern, dem Spiessglanz in der Oxydirbarkeit nachstehenden Metallen. Die Farbe des Fossils giebt auch zu erkennen, das es eine dem Spiessglanzafran ähnliche Verbindung enthalte. Ist dieser, wie ich einmal bei flüchtiger Untersuchung eines schönen krystallinischen Spiessglanzafrans gefunden zu haben glaube, aus 2 Part. Schwefelspiessglanz und 1 Part. Spiessglanzoxydul zusammengesetzt ( $= 2SbS^3 + SbO^3$ ), so wären  $\frac{2}{3}$  des Spiessglanzgehalts in dem Fossil mit Schwefel und  $\frac{1}{3}$  mit Sauerstoff verbunden. Nun nehmen 62 Silber 9,176 Schwefel auf, und 12,334 ( $\frac{2}{3}$  von 18,5) Spiessglanz gerade halb so viel, 4,588. Die Formel für das Rothgiltigerz wäre also:



Und in Procenten ausgedrückt, wäre seine Mischung:

Silber	62,00	Schwefelsilber	71,176	6
Spiessglanz	18,50	Schwefelspiessglanz	16,922	2
Schwefel	13,76			
Sauerstoff	1,15	Spiessglanzoxydul	7,217	8

was mit Klaproth's Analyse, abgesehen vom Schwefelgehalt, wohl übereinstimmt.

### 3. Ordnung. *Spiessglanzverbindungen.*

Bekanntlich giebt es für das Spiessglanz zwei Oxydationsstufen, auf welchen es als Säure reagirt. Daraus folgt, das es gleich dem Arsenik, Tellur und Schwefel müsse als electronegativer Bestandtheil gegen andere Metalle auftreten können, was auch beim Silber und Blei wirklich der Fall ist. Die Zukunft wird vielleicht noch mehrere Spiessglanzverbindungen entdecken lassen.

1) Species. *Spiessglanzsilber (Stibietum biargenti)*. Klaproth's Analyse, Beitr. 3. S. 175.

Silber	77	Sauerstoff =	5,798	2	77
Spiessglanz	23	—	2,850	1	23

Die Analyse giebt demnach genau diese Verbindung als  $Sb + 2Ag$ .

2) Species. *Silberspiessglanz (Stibietum triargenti)*. Klaproth's Analyse, Beitr. 2. S. 301.

Silber	84	Sauerstoff =	6,2	3	82,3
Spiessglanz	16	—	2,0	1	17,6

Die Analyse weicht also sehr wenig ab, und es würde vermuthlich gar keine Abweichung stattfinden, wäre nicht das Silber durch Kupfer gefällt worden, wobei es immer ein wenig Kupfer behält und demnach sein Gewicht vermehrt wird. Die Formel für dieses Fossil ist  $Sb + 3 Ag$ .

#### 4. Ordnung. *Tellurverbindungen.*

1) Species. *Schrifterz (Bitelluretum argenti cum setellureto auri)*. Klaproth's Analyse, Beitr. 3. S. 20.

Tellur	60	Sauerstoff =	14,80	20	61,38
Gold	30	—	2,40	3	28,39
Silber	10	—	0,74	1	10,23

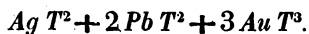
Der Goldgehalt scheint in dieser Analyse gegen 2 Procent zu hoch ausgefallen zu seyn. Dieses Mineral ist demnach, vorausgesetzt übrigens die Richtigkeit der Analyse =  $Ag T^2 + 3 Au T^3$ . Der Umstand, das das Gold sich so begierig mit 6 Part. Tellur verbindet, scheint von seiner Eigenschaft herzurühren, in der gewöhnlichen Tellurverbindung, wie im Oxyde, und in der Schwefelverbindung vorzugweise 3 Part. von dem elektronegativen Stoffe aufzunehmen.

2) Species. *Gelbers (Bitelluretum argenti cum bitellureto plumbi et tritellureto auri)*. Klaproth's Analyse, Beitr. 3. S. 25.

Tellur	44,75	Sauerstoff =	11,34	15	44,05
Gold	26,75	—	2,14	3	27,20
Blei	19,50	—	1,56	2	18,95
Silber	8,50	—	0,63	1	9,50

Spur von Schwefel.

Bei Ansicht vorstehender Ziffern findet man den Silbergehalt ungefähr um 1 Procent zu geringe. Da aber in der Analyse  $\frac{2}{3}$  davon durch Schmelzung der Gangart, die das Gewicht des Silbers um 12mal überstieg, mit kohlen-saurem Kali erhalten wurde, so ist es nicht zum Verwundern, das der Silbergehalt nicht so vollständig herausgebracht wurde, das die Uebereinstimmung ganz genau wäre. Diese geringe Abweichung bei Seite gesetzt, enthält das Fossil 1 Prop. Silber, 2 Prop. Blei, 3 Prop. Gold und 15 Prop. Tellur, und es ist, wie ich bereits vorlängst gezeigt habe (in Schweigg. Journ. Bd. 6. S. 319.), so zusammengesetzt, das durch die Oxydirung seiner Bestandtheile bis zur höchsten Salzstufe neutrale tellursaure Verbindungen entstehen. Die Formel für dieses Fossil ist demnach:



5. Ordnung. *Goldverbindungen.*

1) Species. *Electrum (Biauretum Argenti)*. Klaproth's Analyse, Beitr. 4. S. 3.

Gold	64	Sauerstoff =	5,12	2	64,88
Silber	86	—	2,66	1	35,12

Dieses Fossil ist demnach =  $Ag + 2Au$ .

2) Species. *Güldisch Silber (Auretum biargenti)*. Nach Fordyce's Analyse, *Phil. Transact.* 1776. p. 523.

Silber	72	Sauerstoff =	5,32	2	74
Gold	28	—	2,24	1	26

Die Menge des Silbers ist etwas zu klein in der Analyse ausgefallen. Da indessen diese zu einer Zeit angestellt wurde, da die Chemie noch nicht alle ihr jetzt zu Gebot stehende Mittel hatte, so ist es nicht besonders. In jedem Fall scheint dieses Fossil zu seyn =  $2Ag + Au$ .

6. Ordnung. *Quecksilberverbindungen.*

1) Species. *Silberamalgam (Bihydrargyretum Argenti)*. Klaproth's Beitr. 1. S. 183.

Quecksilber	64	Sauerstoff =	5,12	2	65,32
Silber	36	—	2,66	1	34,68

Die Formel für diese Verbindung ist demnach  $Ag + 2Hg$ .

7. Ordnung. *Kohlensaure Verbindungen.*

1) Species. *Kohlensaures Silberoxyd (Carbonas argenticus — Stibio-Carbonas argenticus?)*. Nach Selb's Analyse, Aikin's *Dictionary* T. 2. p. 295.

Silber	72,5
Kohlensäure	12,0
Spießglanzoxyd	15,0

Schon der Umstand, daß das Silber als metallisches aufgeführt ist, und doch kein Verlust stattgefunden hat, läßt auf das Resultat kein großes Vertrauen setzen. Vielleicht ist der Sauerstoff unter dem Kohlensäuregehalt begriffen. In diesem Fall wäre das Resultat von der Art, daß die Verbindung sich als ein Doppelsalz von zwei Säuren betrachten ließe, und das Silber darin gleichmäÙig getheilt ist, zwischen der Kohlensäure und der antimonigen Säure, und die Mischung des Fossils wäre =  $AgO^2 + 2CO^2$  mit  $AgO^2 + SbO^4$ . Dieses soll indessen bloß gesagt seyn, um die Aufmerksamkeit auf die Möglichkeit eines so zusammengesetzten Fossils zu richten, im

Fall es künftig in zu einer genaueren Zerlegung nöthiger Menge gefunden würde.

8. Ordnung. *Salzsaure Verbindungen.*

1) Species. *Hornerz (Murias argenticus)*. Dieses ist  $AgO^2 + 2MO^2$ .

**Familie des Eisens (*Ferrum*).**

1. Ordnung. *Gediegenes Eisen.*

1) Species. *Gediegen Eisen*. Nach Klaproth etwas Blei und Kupfer enthaltend.

2) Species. *Meteor-Eisen*; mit Nickel verbunden.

2. Ordnung. *Schwefeleisen.*

1) Species. *Schwefelkies (Quadrisulphuretum ferri) = Fe + 4S.*

2) Species. *Magnetkies (Bisulphuretum ferri) = Fe + 2S.*

3) Species. *Kupferkies (Bisulphur. f. cum sulphur. cupri)*. Klaproth's Analyse des Kupferkies von Hitterdal in Norrige, Beitr. 2. S. 281.

Eisen	7,5	Sauerstoff =	2,21	1	Schwefel =	4,43	7,57
Kupfer	69,5	—	17,36	8	—	17,40	70,47
Schwefel						21,83	21,96

u. Verl. 23,0.

Die Mischung besteht demnach aus 1 Part. Bisulph. f. mit 8 Part. Sulph. cupri =  $FeS^2 + 8CuS$ .

4) Species. *Bleifahlerz, Spießglanzbleierz (Bisulph ferri cum sulph. cupri et Stibieto plumbi)*. Klaproth's Analyse, Beitr. 4. S. 87.

Blei	34,50	Sauerstoff =	2,65	1		29,0
Spießglanz	16,00	—	2,03	1		18,0
Kupfer	16,25	—	4,06	2	Schwefel =	4,07 18,0
Eisen	13,75	—	4,10	2	—	8,25 13,5
Schwefel	13,50					12,32 15,5
Silber	2,25					
Verlust	3,75					

Hiernach scheint dieses Fossil, wenn man eine kleine fremdartige Beimengung von Schwefelblei und Schwefelsilber bei Seite läßt, die Metalle in solchem Verhältniß zu enthalten, daß es folgende Formel bekommt:  $PlSb + 2CuS + 2FeS^2$ .

#### 4. Ordnung. *Kohlenstoffverbindungen.*

##### 1) Species. *Graphit (Supercarburetum ferri).*

Der geringe Eisengehalt dieses Stoffes veranlafte mich längst zu der Vermuthung, dafs er in reiner Kohle bestehe, die eine kleine Quantität Eisenkohle mechanisch beigemengt halte. Da indessen der Kohlengehalt auch in dem künstlichen Graphit, der aus sehr grauem Roheisen sich krystallinisch abscheidet, über 90 Procent geht, so mufs dieser eine chemische Verbindung seyn, indem man sich nicht vorstellen kann, dafs ein elementarischer Körper durch das blofse Streben zur Krystallisation sich ganz und gar von aller Verbindung mit einem andern Stoffe losreiffen könne. Ausserdem ist bekannt, dafs das krystallisirende Kaliumquecksilber nicht völlig 3 Proc. Kalium enthält, und doch ohne allen Zweifel eine chemische Verbindung ist. Daraus geht hervor, dafs das Maximum der Partikeln (Atome, Volume) eines Stoffes, die sich mit Einem Partikel eines andern verbinden können, sehr grofs seyn könne. Denn wenn, nach Saussure's Analyse, reiner natürlicher Graphit aus Cornwallis 96 Kohle mit 4 Eisen enthält, und künstlicher, nach Berthollet's Angabe, 91 Kohle mit 9 Eisen, so ist im ersten Fall 1 Part. Eisen mit 208 und im letzten mit 98 Part. Kohle verbunden, oder, kleine Beobachtungsfehler in Anschlag gebracht, kann das erste seyn  $Fe + 200 C$  und das letzte  $Fe + 100 C$ .

2) Species. *Gediegen Stahl (Subcarburetum ferri).* Von Labouiche in Frankreich, nach Godon de St. Menin's Analyse, *Journ. de Ph. LX. p. 340.*

Eisen	94,5
Kohle	4,3
Phosphor	1

Dieses Eisen wird als geschmeidig ausgegeben. Bei den Zerlegungs-Versuchen, die ich mit Roheisen anstellte, fand ich, dafs das Eisen, welches  $3\frac{1}{2}$  Proc. Kohle enthält  $= 3Fe + C$ , schon im höchsten Grade spröde und unschmiedbar ist. Sehen wir jene Analyse übrigens für richtig an, so wäre die Verbindung  $2Fe + C$ , mit ein wenig Phosphoreisen verunreinigt.

#### 4. Ordnung. *Arsenikverbindungen.*

1) Species. *Mispickel (Arsenietum ferri).* Eine Analyse dieses Fossils ist mir nicht bekannt; ich glaube aber, dafs es



mit Sicherheit berechnet werden könne zu

Eisen	45,46
Arsenik	54,54

d. i. =  $Fe + As$ .

2) Species. *Fahlerz (Arsenietum f. cum sulphureto cupri)*.  
Von der Jungen-Hohen-Birke bei Freiberg; Klaproth's Analyse, Beitr. 4. S. 40.

	nach der Analyse	nach der Rechnung	
Eisen	22,5	19,52	1
Arsenik	24,1	23,68	1
Kupfer	41,0	45,44	2
Schwefel	10,0	11,36	2
Verlust	2,0.		

Im Fall daher dieses Fossil eine chemische Verbindung ist, und die Abweichungen von dem berechneten Resultate theils von Beobachtungsfehlern, theils von mechanischer Beimengung einiger Bestandtheile des Fossils herrühren, so besteht es aus  $FeAs + 2CuS$ .

3) Species. *Fahlerz (Arsenietum biferrum cum sulph. cupri)*.  
Von Jonas bei Freiberg; Klaproth's Analyse, Beitr. 4. S. 52.

Eisen	27,5	Sauerstoff = 7,90	2		25,21
Arsenik	15,6	—	3,74	1	15,28
Kupfer	42,5	—	10,62	3	Schwefel = 10,63
Schwefel	10,0				44,01
Spiefsglanz	1,5				
Silber	0,9				
Verlust	2,0				

Das Arsenik ist demnach hier die Einheit und das Fossil besteht aus  $Fe^2As + 3CuS$ .

## 5. Ordnung. Tellurverbindungen.

1) Species. *Gediegen Tellur (Supertelluretum ferri)*. Nach Klaproth's Analyse, Beitr. 3. S. 8.

Tellur	91,55	Sauerstoff = 22,69	10	92,09
Eisen	7,20	—	2,12	1
Gold	0,25			7,91
Verlust	1,00.			

Dieses Fossil ist demnach  $Fe + 10Te$ . Doch müßte die Anzahl der Partikel des Tellurs noch genauer bestimmt werden, indem sie durch ganz kleine Abänderungen des Resultats der Analyse auf 9 oder 12 kommen könnte, und vermuthlich ist eine von diesen Zahlen die rechte.

6. Ordnung. *Oxyde.*

1) Species. *Blutstein, Eisenglanz* in verschiedenen Formen (*Oxydum ferricum*). Seine Mischung ist  $Fe + 3O$ .

2) Species. *Attractorische* und *retractorische Eisenerze* in verschiedenen Formen.

Meinen Versuchen zu Folge hat sowohl der magnetische Eisenstein, als die blofs retractorischen Eisenerze, einerlei Zusammensetzung und sie bestehen aus

Eisenoxyd	69,02	Sauerstoff =	21,189	3
Eisenoxydul	30,98	—	7,063	1

so, daß das Oxyd das Dreifache des Sauerstoffgehalts des Oxyduls hat. Die Verbindung enthält daher folgende Zeichen  $= FeO^2 + 2FeO^3$ .

Es ist sehr wahrscheinlich, daß das Eisenoxydul in reinem oder freiem Zustande so wenig vorkomme, wie andere stärkere Salzbasen.

7. Ordnung. *Schwefelsaure Verbindungen.*

1) Species. *Natürlicher Eisenvitriol (Sulphas ferrosus)*;  $FeO^2 + 2SO^3$ .

2) Species. *Ocher* aus den Vitriolwassern, auch als Ueberzug der vorigen Verbindung (*Subsulphas biferricus*);  $= 2FeO^3 + SO^3 + 6H^2O$ .

3) Species. *Eisenpecherz (Subsulphas quadriferricus)*. Klapproth's Analyse, Beitr. 5. S. 221.

Eisenoxyd	67	Sauerstoff =	20,56	4	67,80
Schwefelsäure	8	—	4,80	1	8,66
Wasser	25	—	22,06	4	23,54

Diese Analyse lehrt uns ein bis dahin unbekanntes basisches Eisenoxydsulphat kennen. Der Gehalt an Schwefelsäure ist darin um ein Geringes zu klein ausgefallen, und der des Wassers etwas zu hoch, vermuthlich von etwas mechanisch inwohnend gewesener Feuchtigkeit. In jedem Falle sieht man deutlich, daß diese Verbindung  $= 4FeO^3 + SO^3 + 12H^2O$ .

8. Ordnung. *Phosphorsaure Verbindungen.*

1) Species. *Blaue Eisenerde (Phosphas ferrosus)*;  $FeO^2 + 2PO^3$ .

Diese Verbindung ist im Anfang Phosphas ferrosus; durch die Einwirkung der Luft zieht sie aber nachher Sauerstoff an, erhält eine blaue Farbe und wird zu Phosphas ferroso ferricus. Durch diese Veränderung entsteht eine Beimengung von

etwas Subphosphas ferricus, und eine Abänderung im Gehalt an Krystallwasser.

2) Species. *Subphosphas ferricus* (*Fer Phosphaté*). Lucas *Tabl. meth. II. p. 413*, nach Laugier's Analyse, *Ann. du Mus. d'hist. nat. III. p. 405*.

Eisenoxyd	41,25	Sauerstoff =	12,37	1	41,64
Phosphorsäure	22,25 *)	—	12,12	1	23,26
Wasser	31,25	—	27,28	2	29,10
Kieselerde	<u>1,25</u>				
Thonerde	5,00				

Dieses Fossil ist demnach  $Fe O^3 + 1\frac{1}{2} P O^2 + 6 H^2 O$ .

3) Species. *Subphosphas ferrico-manganicus* (*Manganèse phosphaté ferrifère*). Vauquelin's Analyse, *Journ. des Min. No. 64. p. 299*.

Eisenoxyd	31
Manganoxyd	42
Phosphorsäure	27

Diese Analyse widersteht aller Berechnung. Alles, was sich daraus sehen läßt, ist, daß dieses Fossil ein Subphosphat mit doppelter Base sey.

#### 9. Ordnung. Kohlensaure Verbindungen.

1) Species. *Weißer Spatheisenstein* (*Carbonas ferrosus*). Buchholz's Analyse, *Journ. f. Chemie*.

Eisenoxydul	59,5	Sauerstoff =	13,56	1	58,77
Kohlensäure	36,0	—	26,22	2	36,73
Kalkerde	<u>2,5</u>				
Wasser	2,0				

Dieses Fossil, das oft grössere Mengen von den kohlensauren Verbindungen der Kalkerde, Bittererde und des Manganoxyduls beigemischt enthält, als im obigen Beispiel, ist also seinem Wesen nach kohlensaures Eisenoxydul =  $Fe O^2 + 2 CO^2$ .

2) Species. *Subcarbonas ferroso-ferricus*. Es bildet wohl kein eigenes Fossil, ist aber nicht selten den Ochern, Sumpferzen u. dgl. mechanisch beigemischt, wo es durch Einwirkung der Luft und des Wassers allmählig zersetzt und zum Hydrat des Oxyds wird.

\*) Das Original hat 19,25 in Folge einer fehlerhaften Berechnung der Mischung des phosphorsauren Bleis.

10. Ordnung. *Arseniksaure Verbindungen.*

1) Species. *Würfelerz (Subarsenias biferricus)*. Vauquelin's Analyse, Brogniart II. S. 183.

Eisenoxyd	48	Sauerstoff =	14,5	2	47,59
Arseniksäure	18	—	7,5	1	17,46
Wasser	32	—	28,3	4	32,95
Kohlens. Kalk	2				

Das Fossil ist demnach =  $4FeO^3 + AsO^6 + 24H^2O$ .

11. Ordnung. *Chromsaure Verbindungen.*

1) Species. *Chromeisen (Subchromis Aluminico-ferricus)*. Laugier's Analyse.

Eisenoxyd	34	Sauerstoff =	10,20	2	34,09
Thonerde	11	—	5,17	1	11,17
Grünes Chromoxyd	53	—	15,77	3	52,74
Kieselerde	1				
Manganoxyd	1				

Auf dem ersten Blicke scheint es sehr wahrscheinlich zu seyn, dafs dieses Fossil ein chromsaures Doppelsalz seyn müsse. Vergleicht man aber Laugier's, Klaproth's und Vauquelin's Analysen, die nicht sehr von einander abweichen und keinen merklichen Verlust angeben, obwohl alle den Gehalt an Chromoxyd nach dem in der Analyse enthaltenen Gewicht des grünen Oxyds bestimmt haben, so sieht man, dafs dieses Fossil keine Chromsäure enthalten könne, indem dann auf 53 Chromoxyd ein Verlust von 15,77 stattgefunden haben müßte, durch den von der Chromsäure beim Uebergang in grünes Oxyd abgegebenen Sauerstoff. Ich habe gewagt das Fossil als ein *Chromis* aufzustellen, obwohl ich sehr gut weifs, dafs zwischen der Säure und dem grünen Oxyde noch ein Oxydationsgrad existirt, und es wohl möglich ist, dafs es auch Verbindungen gebe, worin er den elektronegativen Bestandtheil ausmacht. *Subchromis* nenne ich das Mineral, weil ein neutrales Chromis den Sauerstoffgehalt der Base dreimal enthalten müßte, aus dem Grunde, weil das Chrom im grünen Oxyde 3 Volum Sauerstoff enthält. Dem Vorhergehenden zu Folge besteht das Fossil aus 2 Part. *Subchromis ferricus* und 1 Part. *Subchromis aluminicus*.

Ein anderes ähnliches Fossil, so Klaproth zerlegt hat (Beitr. 4. S. 132.), scheint aus 4 Part. des ersten und 1 des letzten zu bestehen. Doch ist das Resultat der Zerlegung nicht

recht übereinstimmend mit irgend einer Berechnung. — Ich muß hier bemerken, daß die Proben von diesem Fossil, die ich zu prüfen Gelegenheit hatte, nicht im mindesten auf die Magnetaedel wirken und demnach das Eisen nicht als Oxydul enthalten.

### 12. Ordnung. *Wolframsaure Verbindungen.*

1) Species. *Wolfram (Subwolframias ferrico-manganicus)*.  
Vauquelin's und Hecht's Analyse, *Journ. de Min. No. 19.*

Wolframsäure	67,00	Sauerstoff =	13,40	8	69,40
Eisenoxyd	18,00	—	5,40	3	16,95
Manganoxyd	6,25	—	1,87	1	5,65
Kieselerde	<u>1,50</u>				
Verlust	6,25				

Ich habe an einem andern Orte gezeigt, daß in den neutralen wolframsauren Salzen die Säure 6mal den Sauerstoff der Grundlage enthalte. Dieses Fossil ist demnach eine basische Verbindung, und sein Zeichen ist  $MgO^3 + WO^6$  mit  $3FeO^3 + WO^6$ .

### 13. Ordnung. *Kieselsaure Verbindungen.*

1) Species. *Eisenkiesel (Supersilicias ferricus)*. Buchholz's Analyse.

Kieselerde	76,83	Sauerstoff =	38,24	6	78,77
Eisenoxyd	21,67	—	6,50	1	21,23
Manganoxyd	<u>0,25</u>	Das Zeichen ist = $FS^6$ .			

2) Species, *Trisilicias ferricus*. Man sehe oben die Beispiele von einfachen Silicaten; =  $FS^3 + 2Aq$ .

3) Species. Eine schwarze unbenannte Steinart von Gillinga (*Silicias ferroso-aluminicus*). Hisinger's Analyse, *Afhandl. i Fys., Kem. och Min. III. 306.*

Kieselerde	27,5	Sauerstoff =	13,65	5	27,17
Eisenoxydul	47,8	—	10,89	4	47,38
Thonerde	5,5	—	2,57	1	5,77
Wasser	11,75	—	10,56	4	12,28
Manganoxyd	<u>0,97</u>				

Das Eisenoxyd ist in diesem Fossil nach dem Gewicht des mit Oel geglühten Oxyds bestimmt. Das Original hat daher 51,5 für Eisenoxyd, die ungefähr 48 Oxydul betragen. Die Mischung wird bezeichnet mit  $AS + 4fS + 4Aq$ .

4) Species. *Chrysolith (Silicias ferroso-magnesticus)*. Klaproth's Analyse, Beitr. 1. S. 110.

Kieselerde	39,0	Sauerstoff =	19,36	5	40,32
Bittererde	43,5	—	16,50	4	42,13
Eisenoxydul	17,6	—	4,02	1	17,55

Klaproth erhielt in dieser Analyse eine Gewichtszunahme von 2 Procent, welche wegfällt, wenn das gefundene Eisenoxyd zu Oxydul reducirt wird, wie hier geschehen ist. Dieses Fossil ist demnach  $=fS+4MS$ .

5) Species. *Melanit (Silicias ferroso-calcicus)*. Hisinger's Analyse, *Afh. i Fys., Kem. och Min. II.* 157.

Kieselerde	34,53	Sauerstoff =	17,14	2	31,01
Eisenoxydul	33,40	—	7,50	1	33,81
Kalkerde	24,36	—	6,88	1	27,48
Thonerde	1,0				
Glühungsverlust	0,5				

Abgesehen von kleinen Unrichtigkeiten, die vielleicht von fremden Beimischungen herrühren, ist demnach dieses Fossil  $=fS+CS$ .

6) Species. *Granatförmiges Fossil (Silicias ferrico-calcicus)*. Nach Bucholz's Analyse:

Kieselerde	34,00	Sauerstoff =	16,89	2	33,5
Eisenoxyd	25,00	—	7,50	1	27,0
Kalkerde	30,75	—	8,40	1	29,5
Thonerde	2,0				
Manganoxyd	3,5				
Kohlensäure u. Wasser	4,25				

Die Gegenwart der Kohlensäure in dem Fossil zeigt eine geringe Beimengung von kohlensaurem Kalk an. Es ist übrigens  $=fS+CS$ . Hiernach scheint die Gattung 5 und 6 blofs durch die Oxydationsstufe des Eisens verschieden zu seyn.

7) Species. *Melanit*, schwarzer Granat (*Silicias ferroso-calcicus* mit *Silicias aluminicus*). Klaproth's Analyse, Beitr. 5. S. 170.

Kieselerde	35,5	Sauerstoff =	17,62	6	34,59
Eisenoxydul	22,5	—	5,13	2	25,13
Kalk	32,5	—	9,10	3	30,67
Thonerde	6,0	—	2,80	1	6,11
Manganoxyd	0,4	Dieses Fossil ist also $=AS+2fS+3CS$ .			

8) Species. *Granatförmiges Fossil* von Långbanshyttan

(*Silicias manganico-ferricus* mit *subsilicias aluminicus*). Rothhoff's Analyse, *Afh. i Fys., Kem. och Min.* III.

Kieselerde	35,0	Sauerstoff =	17,37	6	34,46
Eisenoxyd	26,0	—	7,8	3	27,37
Thonerde	24,7	—	11,6	4	23,92
Manganoxyd	8,6	—	2,6	1	8,08
Kalk	0,25				
Natron	1,05				
Kohlensäure	2,00				

Dieses Fossil besteht folglich aus  $MgS + F^3S + 4AS$ .

9) Species. *Aplome* (*Silicias aluminico-ferricus* mit *bisilicias calcicus*). Laugier's Analyse, *Ann. du Mus. d'hist. nat.* IX. p. 271.

Kieselerde	42,0	Sauerstoff =	20,84	5	43,26
Eisenoxyd	14,5	—	4,35	1	14,00
Kalkerde	14,5	—	4,06	1	15,34
Thonerde	20,0	—	9,35	2	18,40
Manganoxyd	2,0				
Glühungsverlust	2,0				

Das Fossil ist folglich  $CS^2 + FS + 2AS$ .

Diese Darlegung scheint zu zeigen, dafs das Doppelsilicat von Eisenoxyd und Thonerde mit mehreren andern Silicaten, besonders dem Kalk-, Talk- und Manganoxydsilicat, granatähnliche Fossile bilden könne, gleichwie die schwefelsaure Thonerde mit Kali und mit Ammoniak so gleiche Salze bildet, dafs man bisweilen letztes zum Alaun anwendet.

Die Eisensilicate kommen in sehr vielen Fossilien vor, z. B. dem Glimmer, Asbest, Tremolith, Turmalin, Strahlstein, Chlorit, Prehnit u. s. w. Bei der gegenwärtigen Beschaffenheit der Analysen ist es aber ganz unmöglich, die Zusammensetzung eines eisenhaltigen Minerals mit einiger Sicherheit zu berechnen. Klaproth fing zuerst an den Eisenoxydgehalt auf die Weise zu bestimmen\*), dafs er das Oxyd mit Oel anmachte und im bedeckten Tiegel glühete, in der Meinung, dafs das Oel das Oxyd immer bis zu einem bestimmten Grade reduciren, und so das Resultat der Analyse gleichförmig ausfallen würde. Dieses Verfahren hat aber den Mangel, dafs der Eisen-

\*) Nämlich in dem Fall, wo ihn anderweitige Umstände bestimmten, es in dem Fossil als im oxydulirten Zustande vorhanden anzusehen. G.

gehalt darnach nicht berechnet werden kann; denn das Eisenoxyd wird durch schwaches Glühen mit Oel nicht nur zu Oxydul, sondern zu Metall reducirt. Setzt man das Glühen unter Zutritt der Luft fort, so oxydirt sich das Metall wieder und wird gewöhnlich zu Oxydum ferroso-ferricum; man kann aber nicht darauf rechnen, daß dieses vollständig geschehen, oder daß die Oxydation nicht bisweilen noch weiter gegangen. Es wäre deshalb am besten, den Eisengehalt in allen Analysen nach dem Gewicht an rothem Eisenoxyd zu bestimmen. In allen Berechnungen der vorhin angeführten oxydulhaltigen Fossile habe ich eine Correction gemacht, in der Voraussetzung, daß das in der Analyse als mit Oel geglüht angegebene Eisenoxyd Oxydum ferroso-ferricum gewesen, das 28,14 Sauerstoff enthält; und ich glaube, daß man dadurch in den meisten Fällen der Wahrheit etwas näher komme.

Es entsteht aber noch eine andere Frage in den Mineralanalysen, die schwerer aufzulösen ist, nämlich, auf welcher Oxydationsstufe das Eisen in dem Fossil vorhanden ist? Es ist für die wissenschaftliche Mineralogie durchaus nothwendig, einen Weg zur Bestimmung derselben anzufinden. Das Eisen nämlich kann vorkommen als Oxydul, als Oxydo-Oxydul (vermuthlich in mehr als einem Verhältnisse zwischen dem Oxyd und Oxydul) und als Oxyd. Das letzte ist gewöhnlich leicht zu erkennen, indem das Fossil dann gelb oder roth ist, oder doch ein so gefärbtes Pulver giebt. Ueber die beiden ersten aber nach der Farbe zu entscheiden, ist sehr schwer, wenn nicht unmöglich. Es ist zwar wahr, daß z. B. das schwefelsaure Eisenoxydul eine blaugrüne, das schwefelsaure Eisenoxydo-Oxydul aber eine grasgrüne Farbe hat, dieses beweiset aber nichts für andere Fälle, denn das blausaure Eisenoxydul ist weiß, das blausaure Eisenoxydo-Oxydul aber dunkelblau. — Ich muß demnach denjenigen, die sich mit Mineralanalysen beschäftigen, empfehlen, sich um die Auffindung sicherer Mittel zur Erkennung des Oxydationszustandes des Eisens in den Fossilen zu bemühen\*). Dasselbe gilt für das Mangan.

\*) Die Lösung der Aufgabe scheint mir nicht leicht zu seyn, wegen des Ganges, den die Analyse bei den meisten Fossilen nehmen muß, der den ursprünglichen Zustand solcher Bestandtheile bald auf diese, bald auf jene Weise nothwendig aufhebt. Die erhaltenen Gewichtsverhält-



14. Ordnung. *Tantalsaure Verbindungen.*

1) Species. *Tantalit, Columbit (Tantalas manganico-fer-ricus — T. manganoso-ferricus?)*.

Analyse von Wollaston, Klaproth, Vauquelin.

Tantaloxyd	85—80	88	83
Eisenoxyd	10—15	10	12
Manganoxyd	4—5	2	8

Man sieht, daß diese Resultate sich um einen gemeinsa-  
men Mittelpunkt drehen; aber keines davon läßt sich berech-  
nen, so lange nicht der Sauerstoffgehalt des Tantaloxyds be-  
kannt ist, oder der Oxydationszustand der beiden andern Oxyde  
in dem Fossil bestimmt worden.

2) Species. *Ytthro-Tantal (Subtantalas yttrico-ferrosus)*.

Nach Vauquelin's Untersuchung

Tantaloxyd	45
Eisenoxyd	} 55
Yttererde	

Aus dieser unvollendeten Untersuchung läßt sich nichts  
weiter abnehmen, als daß dieses Fossil ein Subtantalat seyn  
müsse, im Fall das vorige ein Tantalat ist.

15. Ordnung. *Titansaure Verbindungen.*

1) Species. *Menakanit (Titanias ferrosus)*. Klaproth's  
Analyse, Beitr. 2. S. 231.

Titanoxyd	45,25—100
Eisenoxydul	51,00—113,3

2) Species. *Titaneisen (Subtitanias triferrosus)*. Klap-  
roth's Analyse, Beitr. 2. S. 234.

Titanoxyd	22—100
Eisenoxydul	78—354

nisse, verbunden mit einer umsichtigen Beurtheilung der übrigen Be-  
schaffenheit des Fossils, werden wohl in den meisten Fällen leiten  
müssen; denn auch das *Eisenoxyd* konnte wohl ungefärbte Fossile  
geben, wie bekanntlich die übersäuerten *Eisenoxyd-Salze* keine merk-  
liche Farbe haben. Hierin werden also, bei Genauigkeit in den Ge-  
wichtbestimmungen, die gefundenen Verhältnismengen entscheiden,  
was freilich oft schwer seyn wird, wenn des Eisens u. s. w. nicht  
viel vorhanden ist. Uebrigens stimme ich dem Hrn. Verf. darin bei,  
das Eisen *stets* in den Zustand des Oxyds zu versetzen, und darnach  
die Verhältnismenge in dem Zustande zu berechnen, der als in dem  
Fossil vorhanden anderweitig erkannt wurde. G.

3) Species. *Eisentitan (Subtitaniae seferrosus)*. Klaproth's Analyse, Beitr. 5. S. 210.

Titanoxyd	14,0—100
Eisenoxydul	85,5—610

4) Species. *Nigrin (Titaniae ferrico-manganicus)*. Klaproth's Beitr. 2. S. 238.

Titanoxyd	84
Eisenoxyd	14
Manganoxyd	2

So lange der Sauerstoffgehalt des Titanoxyds nicht genau bekannt ist, können vorstehende Analysen nicht berechnet werden. Aus Klaproth's Analysen der Oxydul-Titanate ist ersichtlich, daß der Eisengehalt wächst in dem Verhältnisse wie 1, 3, 6. Sieht man aber das befolgte Zerlegungsverfahren nach, so zeigt sich, daß selbiger auf die oben angeführte Weise bestimmt worden, und deshalb von dem Eisenoxydo-Oxydul zu Oxydul reducirt werden muß, indem der an den angeführten Mineralen bemerkte magnetische Charakter deutlich zu erkennen giebt, daß das Eisen sich darin auf der niedrigsten Oxydationsstufe befinden müsse. Ueberdies ist der Titangehalt nach dem Gewichtabgang bestimmt, so daß in gleichem Verhältnisse wie der Eisengehalt zu groß ausfiel, der Titangehalt zu klein blieb \*).

## 16. Ordnung. *Eisenhydrate*.

1) Species. *Ocher (Subhydras ferricus)*; besteht aus  $FO^3 + 1\frac{1}{2}H^2O$ . Es kommt selten rein vor, sondern ist gewöhnlich mit carbonas ferroso ferricus und subsilicias ferricus gemengt.

---

\*) Außerdem kann nach Untersuchungen, die ich über das Titan, seine Oxydationsstufen und seine Erze angefangen, und die ich dem chemischen Publicum mittheilen werde, wenn sie vollendeter sind, auch dadurch Unrichtigkeit entstehen, daß das Titanoxyd nicht so ganz unauflöslich ist in Salzsäure, wie man annimmt, besonders wenn viel Eisenoxyd vorhanden ist; auf welche Unauflöslichkeit Klaproth die Scheidung der beiden Oxyde gründete. G.

## Familie der Thonerde.

---

Im Maasse, wie die Mineralogie sich dem elektropositiven Ende der Reihe der einfachen Körper nähert, werden die brennbaren Fossile seltener und die oxydirten vielfältiger. Die Natur zeigt sich hier in der unendlichen Mannigfaltigkeit, deren sie fähig ist; obgleich sie dabei immer mit gleicher Strenge die Gesetze der bestimmten Verhältnismengen in den Zusammensetzungen befolgt. Je gröfser die Anzahl der in Verbindung tretenden Oxyde ist, desto gröfser wird auch die Anzahl der Proportionen, nach welchen sie sich vereinigen können, und ich werde weiterhin dem Leser den Beweis vor Augen legen, von der Möglichkeit einer grossen Anzahl kleiner Abweichungen in der Zusammensetzung bei Mineralen von derselben Gattung, und einige Gründe für die Wahrscheinlichkeit, dafs die Natur bisweilen viele von den nach der Theorie möglichen Verbindungen hervorbringe. Dadurch können in dem procentigen Gehalt der Bestandtheile verwandter Minerale so bedeutende Abweichungen entstehen, dafs sie sicher noch lange den ernstlichsten Bemühungen Trotz bieten werden, die Mineralanalysen zu dem Grade von Vollkommenheit zu bringen, der für den Fortgang der wissenschaftlichen Bearbeitung der Mineralogie so unumgänglich nothwendig ist.

Die Familie, von der hier die Rede ist, enthält keine zu den brennbaren Verbindungen gehörende Ordnung, auch, so viel wir jetzt wissen, nicht einmal ein reines Oxyd, d. h. Thonerde aufser Verbindung mit andern Stoffen. Die meisten Mineralsysteme führen zwar eine Klasse edler, ganz harter Steine auf, welche sie für reine Thonerde ansehen. So z. B. fand Klaproth, dafs der Sapphir reine Thonerde sey, durch sehr wenig Eisenoxyd gefärbt; Chenevix aber fand, durch Anwendung einer neuen Zerlegungsweise, in demselben Sapphir 5,25 Kieselerde in 100 und im Rubin 7,0 davon. Es ist nicht glaublich, dafs diese Kieselerde ganz zufällig ist; und vielleicht müssen diese Fossile als Subsilicate im höchsten Grade der Uebersättigung mit Thonerde angesehen werden \*).

---

\*) Klaproth hat durch sein Zerlegungsverfahren den Sapphir doch

Eine andere Klasse jener harten Steine enthält die Thonerde mit Stoffen von stärker elektropositiver Natur, als sie selbst verbunden, z. B. mit Bittererde im Spinell und mit Zinkoxyd im Automolith. Sofern es in der Folge wahrscheinlich wurde, daß die darin gefundenen kleinen Antheile von Kieselerde von fremdartigen Beimischungen herrühren, so wären gedachte Fossile wirkliche *thonsaure* Verbindungen, und gehörten daher nicht mehr in die Familie der Thonerde, sondern zu den Familien ihrer Grundlagen. Die Aehnlichkeiten zwischen diesen beiden Fossilen haben denselben Grund, wie die zwischen dem Bittersalz und Zinkvitriol, oder die zwischen dem Schwerspath und dem Cölestin.

Nach Eckeberg enthält der Automolith:

Thonerde	60,00	Sauerstoff	= 28,2	12	} oder 6 1
Zinkoxyd	24,25	—	4,8	2	
Eisenoxyd	9,25	als Oxydul	= 2,0	1	
Kieselerde	4,75	—	2,2	1	

Dieses Fossil kann auf verschiedene Weise angesehen werden. Lassen wir Eisen und Kieselerde bei Seite, so wäre es ein thonsaures Zinkoxyd, worin die Thonerde das Sechsfache des Sauerstoffs des Zinkoxyds enthält, und das durch kiesel-saures Eisenoxydul seine Farbe haben kann.

Von einer andern Seite aber läßt es sich betrachten als ein thonsaures Doppelsalz von Zinkoxyd und Eisenoxydul, d. h. als *trialuminicus ferroso-zincicus*, dem *subsilicias trialuminicus* beigemischt ist, so daß die Thonerde in allen diesen

---

gänzlich aufgeschlossen und in Säure auflöslich gemacht. Da Che-nevix's Anwendung des Boraxes bloß hierauf Bezug hat, so ist an sich seinem Verfahren in dieser Hinsicht kein Vorzug zu geben; und wenn es dann Klaproth ist, von dem er in so einfachen Dingen abweicht, so ist billig die Entscheidung noch offen zu halten und dem von ihm erhaltenen Resultat, bloß jenes neuen Verfahrens wegen, kein größeres Zutrauen zu schenken. Es ist aber sehr zu wünschen, daß wir hierüber zu völliger Gewißheit gelangen, und diejenigen, die sie uns zu geben im Stande seyn möchten, werden sich dadurch ein Verdienst erwerben. Denn für die wahrhaft wissenschaftliche Bearbeitung der Mineralogie, d. h. für eine solche, in der sich die naturhistorische und die physisch-chemische Forschung durchdringen, ist es von der höchsten Wichtigkeit, die Krystallisation und übrige äußere Beschaffenheit der *reinen* Stoffe, und ihrer *einfachsten* Verbindungen zu kennen.

G.

einzelnen Verbindungen dreimal so viel Sauerstoff enthält, als der damit vereinigte Stoff. In diesem Fall wäre seine Zusammensetzung  $FA^s + 2ZiA^s + A^sS^*$ .

Thonerde	72,25	Sauerstoffgehalt =	33,93	24	} oder 6 1
Bittererde	14,63	—	5,56	6	
Kieselerde	5,48	—	2,64	3	
Eisenoxyd	4,26	als Oxydul	0,35	1	

Offenbar ist hier die Thonerde wieder in demselben Verhältniß zur Bittererde, wie vorhin zum Zinkoxyd, obwohl die Mengen der Kieselerde und des Eisenoxyds nicht im entsprechenden Verhältniß vorhanden sind. Dieser Umstand giebt eine Wahrscheinlichkeit mehr für die Richtigkeit der Ansicht, nach welcher jene Minerale als Sealuminates des Zinkoxyds und der Bittererde betrachtet werden, zu deren Bestand das Eisenoxyd und die Kieselerde vielleicht nur als mechanische Krystallbautheile gehören (såsom mekaniska kristallbyggnads-delar). Künftige Forschungen müssen uns hierüber Licht geben.

### 1. Ordnung. Schwefelsaure Verbindungen.

1) Species. *Natürliche Thonerde*, von Halle und aus Sussex (*Subsulphas aluminicus*). Die Thonerde hält darin gleich viel Sauerstoff mit der Säure und das Krystallwasser dreimal so viel.

2) Species. *Natürlicher Alaun* (*Sulphas aluminico-kalicus*). Er besteht aus 1 Part. schwefelsaures Kali, 3 Part. schwefelsaure Thonerde und 24 Part. Wasser.

### 2. Ordnung. Flufsspathsäure Verbindungen.

1) Species. *Wavellit* (*Subfluas aluminicus*). Davy's Analyse giebt dieses Fossil für Thonerde mit Wasser und einer Spur von Flufsspathsäure. Das Verhalten des Wassers zur Thonerde beweist, dafs, was Davy für reine Thonerde ansah, noch Flufsspathsäure enthielt.

\*) Diese letzte Ansicht scheint wohl, wie der Hr. Verf. weiterhin aus einem andern Grunde selbst der Meinung ist, die weniger richtige zu seyn: theils, weil die Zahlen (die Analyse als richtig angenommen, und das Eisenoxydul zur Einheit) einander dann weniger entsprechen; theils, weil doch erst auszumachen seyn möchte, ob derselbe Stoff in derselben Verbindung zugleich als Base und als Säure auftreten kann.

2) Species. *Chryolith (Fluas aluminio-natricus)*. Nach der Analyse von

	Klaproth		Vauquelin	
Natron	36,9	Sauerstoff = 9,5	32,0	Sauerstoff = 3,2
Thonerde	24,0	— 11,2	21,0	— 9,2
Flufsspathsäure und Wasser	40,1		47,0	

Die Abweichungen in den Resultaten beider Analysen zeigen, daß vielleicht keine davon ganz richtig ist. Indessen kommen sie einander so nahe, um wahrnehmen zu lassen, daß beide Basen gleich viel Sauerstoff enthalten müssen; und wenn der Natrongehalt geringer ausfällt, so rührt dieses von der Weitläufigkeit des Ausscheidungsweges her, wobei Verlust unvermeidlich ist. — In den flufsspathsäuren Salzen enthält die Säure eben so viel Sauerstoff, wie die Base. Nehmen wir nun das Fossil zusammengesetzt an aus 1 Part. neutralem flufsspathsäuren Natron, 1 Part. flufsspathsäurer Thonerde und 1 Part. Wasser, so giebt die Berechnung für 100 Theile desselben

Natron	40,00	
Thonerde	21,73	
Flufsspathsäure	26,66	} = 38,27
Wasser	11,61	

womit Klaproth's Analyse als ein guter Annäherungsversuch übereinstimmt, besonders da der Thonerdegehalt, wie ich bald anführen werde, bei der Analyse der meisten Minerale, worin Flufsspathsäure befindlich, immer zu hoch ausfällt, wegen eines kleinen Hinterhalts von Flufsspathsäure.

### 3. Ordnung. *Kieselig-flufsspathsäure Verbindungen.*

Diese Ordnung macht die Topas-Gattung aus. Bekanntlich hat die Flufsspathsäure die Eigenschaft, mit Boraxsäure und Kieselerde eigene selbständige saure Gasarten zu geben, die man *Ac. boracico-fluoricum* und *Ac. silicico-fluoricum*, so wie ihre Verbindungen Fluoborates und Fluosilicates nennen kann. Thenard und Gay-Lussac haben uns sehr interessante Beobachtungen über die Fluoborates mitgetheilt. Die Fluosilicates dagegen, obwohl viel merkwürdiger und schon lange bekannt, sind noch keiner solchen theoretischen Untersuchung unterworfen worden. Bereits Richter (Ueber die neueren Gegenstände der Chemie, IV. 53—76.) hat meh-

rere davon, nämlich die des Kali, Natrons, Baryts, Kalks und der Bittererde, beschrieben, und neulich hat John Davy mit großer Genauigkeit sowohl die Kieselflufsspathsäure, wie das kieselig-flufsspathsäure Ammonium untersucht. Er fand nämlich, daß 100 Gewichtstheile Flufsspathsäure sich mit 159 Theilen Kieselerde verbinden, und daß diese 259 Th. mit 84,33 Th. Ammonium in Verein treten. Nach diesen Angaben lassen sich die Gewichtsmengen berechnen, die von andern Basen zur Sättigung jener Doppelsäure erforderlich sind.

Ich muß indessen erinnern, daß, sobald diese Doppelsäure Salze bildet, letzte als aus zweien, einem kieselsauren und einem flufsspathsauren, zusammengesetzt angesehen werden müssen. Dem zu Folge muß der Fall eintreten können, daß 1 Part. eines flufsspathsauren Salzes sich mit 2, 3, 4 u. s. w. Part. eines Silicats oder mit 1, 2, 3 u. s. w. Part. eines Bisilicats verbindet, oder auch 1 Part. eines Subfluats mit Einem oder mehreren Part. eines Silicats und so mehr Abänderungen. Die Ungleichheit der Resultate, die bei der Zerlegung der zur Topas-Gattung gehörenden Fossile erhalten worden, hat mich veranlaßt einige dieser Möglichkeiten zu berechnen und sie hunderttheilig aufzustellen, um sie mit den Analysen vergleichen zu können.

Als Grundlage für diese Berechnungen habe ich, nach den genauesten Versuchen, die man gegenwärtig hat, angenommen, daß die Mengen von Flufsspathsäure, Kieselerde und Thonerde, in welchen die gleiche Menge Sauerstoff vorhanden ist, sich verhalten, wie 100, 159, 163. Die Flufsspathsäure hat in den folgenden Formeln das Zeichen *Fl*.

<i>Formel</i>	$AFU + AS^3$	$AFU + AS$	$AFU + 2AS$	$AFU + 3AS$	$AFU + 4AS$
Thonerde	38,62	55,4	53,91	53,07	52,55
Kieselerde	37,68	27,2	35,06	38,08	40,30
Flussspathsäure	23,70	16,4	11,03	8,13	7,15
<i>Formel</i>	$AFU + 5AS$	$AFU + 6AS$	$2AFU + AS$	$A^2FU + AS$	$A^2FU + 2AS$
Thonerde	52,21	52,17	47,6	65,36	60,93
Kieselerde	42,44	43,50	23,2	21,26	30,00
Flussspathsäure	5,35	4,33	29,2	13,38	9,07
<i>Formel</i>	$A^2FU + 3AS$	$A^2FU + 4AS$	$AFU + AS^2$	$A^2FU + 2AS^2$	$A^2FU + 3AS^2$
Thonerde	58,55	57,09	44,56	47,10	55,30
Kieselerde	34,27	31,10	42,20	45,50	40,46
Flussspathsäure	7,18	5,81	13,24	7,40	4,26

\* 4



An dem wirklichen Vorkommen der nach den beiden letzten Formeln gebildeten Verbindungen könnte man vielleicht auf dem ersten Anblick zweifeln. Ich halte es gleichwohl für sehr wahrscheinlich, daß 1 Part. Flußspathsäure, bei ihrer so sehr viel stärkern Verwandtschaft, 2 Part. Thonerde mit gleicher, wenn nicht stärkerer, Kraft binden könne, wie die, womit 2 Part. Kieselerde 1 Part. Thonerde binden.

Man findet leicht, daß die Unterschiede zwischen den Procent-Gehalten in diesen berechneten Zusammensetzungen so klein sind, daß bei der Art, wie diese Fossile bisher analysirt wurden, ihre eigentliche Mischung sich nicht bestimmen und die ihnen gehörende Formel finden läßt.

Das Topas-Genus enthält den Stangenstein, den Pyrophy-salith, den edeln und gemeinen Topas. Folgendes sind die Resultate der Analysen.

*Topas.*

Stangenstein.			Pyro- phy- salith.	Sächsischer.		Sibiri- scher.	Gelber Brasilischer.		Wei- fser.
Bucholz.	Vauquelin.	Klaproth.	Hisinger.	Klaproth.	Vauquelin.	Vauquelin.	Klaproth.	Vauquelin.	Vauquelin.
A. 48	52,0	49,5	53,25	59	49	48	47,5	47	50
S. 34	36,8	43,0	32,88	35	29	30	44,5	28	29
Fl. 17	5,8	4,0	10,00	5	20	18	7	17	19

Sehr wenige von diesen Resultaten stimmen mit einer der berechneten Formeln. Man darf aber auch nur Klaproth's und Vauquelin's Analysen des sächsischen und des gelben brasilischen Topases vergleichen, um sogleich zu sehen, daß irgend ein verborgener Umstand diesen Abweichungen zum Grunde liegen müsse. So fand z. B. Klaproth im sächsi-schen Topas nur 0,05 Flußspathsäure, hatte aber durch sehr heftiges Glühen einen Verlust, der bis 0,22 ging, was unge-fähr doppelt so viel beträgt, als er seyn dürfte, wenn jene 0,05 Säure durch das Glühen im mit Kieselerde gesättigten Zustande ausgetrieben wären. Bei der Analyse des Topas von Finbo, des sogenannten Pyrophy-saliths, die ich gemein-

schaftlich mit Hrn. Hisinger anstellte (*Afhd. i Fys., Kem. och Min. I.* 114.), fanden wir, das die Thonerde, die aus der Auflösung in ätzendem Kali durch Salmiak gefällt war, bei gelindem Glühen keine ungewöhnliche Veränderung erlitt, wurde sie aber bis zum Weisglühen erhitzt und während des Glühens der Deckel des Platintiegels schnell abgenommen, so rauchte der Inhalt, und der Deckel zeigte sich jedesmal an dem Tiegel befestigt durch ein Sublimat, das wir als ein im Wasser schwer auflösliches thonerdiges Salz befanden, vermuthlich neutrale flussspathsäure Thonerde. 116 Theile gelinde geglüheter Erde verloren auf diese Weise durch Weisglühen 9 Theile. Dieses scheint demnach zu beweisen, das, so lange die Flussspathsäure nicht abgeschieden ist, man einen Theil davon, trotz einem Ueberschufs des alkalischen Fällungsmittels, stets der Thonerde beigemischt erhalte, woraus dann folgt, das bei nachherigem nur gelindem Glühen der Gehalt an letzter zu hoch, bei heftigem hingegen zu niedrig, und in jedem Fall unausbleiblich unrichtig, ausfalle. Es ist daher wahrscheinlich, das, wenn diese Analysen mit gehörigem Bedacht auf die angeführten Umstände wiederholt werden, alle jene Abänderungen sich auf wenige ganz einfache Formeln beschränken werden; und vielleicht ist der edle wasserklare Topas stets =  $AFI + AS$  und der unedle, wie der von Finbo, =  $AFI + 2AS$ .

#### 4. Ordnung. *Kieselsäure Verbindungen.*

##### 1. Abtheilung. *Einfache Silicate.*

##### 1. Genus. *Silicias aluminicus.*

1) Species. *Bisilicias aluminicus.* Ein Fossil von Lollarfret von Fahlun; nach Walmstedt's Analyse in *Tentam. chem. sist. analysin foss. recens reperti*:

Kieselerde	59,50	Sauerstoffgehalt =	29,7	2	59,74
Thonerde	32,00	—	14,9	1	31,76
Eisenoxyd	4,25				
Manganoxyd	0,25				
Zinnoxyd	2,25				

Es wird nicht in Abrede gestellt werden können, das keins von den gefundenen Oxyden zur chemischen Mischung des Fossils gehöre, daher man es ansehen kann =  $AS^2$ .

2) Species. *Silicias aluminicus*; Nephelin, Sommit. Ist schon oben angeführt worden. Das Zeichen ist  $AS$ .

3) Species. *Subsilicias trialuminicus*, Collyrit. Klaproth's Analyse, I. 258.

Thonerde	45	Sauerstoffgehalt =	21,00	3	45,57
Kieselerde	14	—	6,72	1	14,30
Wasser	42*)	—	37,00	5	40,13

Das Fossil ist demnach  $A^3S + 5Aq$ .

## 2. Abtheilung. *Doppelsilicate*.

### 1. Genus. *Silicias aluminico-beryllicus*.

1) Species. *Bisilicias aluminicus* mit *quadrilicias beryllicus*, Beryll, Smaragd. Klaproth's Analysen, III. 219. 226.

	Beryll.	Smaragd.	Sauerstoff =		
Kieselerde	66,45	68,5	31,79 u.	34,15	8 68,20
Thonerde	16,75	15,75	—	7,83	7,36 2 18,12
Beryllerde	15,50	12,50	—	4,80	3,87 1 13,68
Eisenoxyd	0,60	1,00			
Kalkerde		0,25			
Chromoxyd		0,30			

Die Kieselerde scheint hier zwischen beiden Basen gleich getheilt zu seyn, und die an der Beryllerde bemerkte Geneigtheit, saure Salze zu bilden, rath auch hier, ihr nach Maafsgabe des darin enthaltenen Sauerstoffs doppelt so viel Kieselerde zuzueignen, als der Thonerde. In der Analyse des Berylls scheint die Verhältnismenge der Kieselerde zu der der Basen genauer bestimmt zu seyn, als beim Smaragd, wo dagegen die relativen Mengen der beiden Basen richtiger sind, indem bei erstem die Menge der Beryllerde zu gros angegeben ist. Das Fossil ist demnach  $=GS^4 + 2AS^2$ .

2) Species. *Silicias aluminicus* mit *bisilicias beryllicus*, Euclase. Vauquelin's Analyse, *Traité de Mineralogie* von Haüy, II. 532.

Kieselerde	36	Sauerstoffgehalt =	17,28	4	38,02
Thonerde	19	—	8,87	2	20,10
Beryllerde	15	—	4,66	1	15,16
Wasser	27	—	23,82	5	26,72
Eisenoxyd	3				

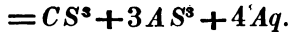
\*) Da das Fossil pulverförmig ist, so hält es, gleich andern Thonarten, einen Antheil Feuchtigkeit, der nicht chemisch gebunden ist, aber bei der Analyse nicht erst ausgetrocknet wurde.

Man sieht aus dieser Analyse, daß die Basen in diesem Fossil zu einander in gleichem Verhältniß sind, wie im Vorhergehenden, und daß die Beryllerde auch hier doppelt so viel Kieselerde im Verhältnisse zu ihrem Sauerstoffgehalt aufnehme, als die Thonerde. Dieses Fossil ist also  $= GS^2 + 2AS + 5Aq$ .

2. Genus. *Silicias aluminico-calcicus*:

1) Species. *Trisilicias aluminico-calcicus*, Mehlzeolith. Nach Hisinger's Analyse, *Afhdl. i Fys., Kem. och Min. III.* 315.

Kieselerde	60,0	Sauerstoffgehalt	= 29,78	12	59,47
Thonerde	15,6	—	7,28	3	15,80
Kalkerde	8,0	—	2,25	1	8,80
Wasser	11,6	—	10,14	4	11,13
Eisenoxyd	<u>1,8</u>				



2) Species. *Bisilicias aluminico-calcicus*, Laumonit. Vogel's Analyse, *Journ. de Phys.* 1810. 64.

Kieselerde	49,0	Sauerstoff	= 24,42	10	48,20
Thonerde	22,0	—	10,27	4	20,15
Kalk	9,0	—	2,52	1	8,53
Wasser	17,5	—	15,44	6	16,27

Dieses Fossil ist  $CS^2 + 4AS^2 + 6Aq$ .

3) Species. *Silicias aluminico-calcicus*, Stangensteinartiger Scapolith. Nach Laugier's Analyse, *Journ. de Phys. LXVIII.* 36.

Kieselerde	45,0	Sauerstoff	= 21,60	4	42,66
Thonerde	33,0	—	15,41	3	34,06
Kalkerde	<u>17,6</u>	—	4,92	1	18,88

Natron, Kali,  
Eisenoxyd 3

Demnach ist dieses Fossil  $= CS + 3AS$ , mit kleinen Mengen von Alkalisilicaten verunreinigt.

4) Species. *Silicias aluminicus* mit *trisilicias calcicus*, Nadelzeolith. Vauquelin's Analyse, *Journ. d. Mines, No. 44.* 596.

Kieselerde	50,24	Sauerstoff	= 24,00	8	47,71
Thonerde	29,30	—	13,78	5	31,69
Kalkerde	9,46	—	2,75	1	10,55
Wasser	10,00	—	8,82	3	10,05

Dieses Fossil ist dem zu Folge  $CS^2 + 5AS + 5Aq$ . —

Hisinger fand in einem derben Zeolith von Tandsla, in Südermannland, Kiesel 51,5, Thonerde 30, Kalk 8 und Wasser 5. Dieses scheint dasselbe Fossil zu seyn, aber nur mit 2 Part. Wasser.

5) Species. *Silicias aluminicus* mit *bisilicias calcicus*, dichter Zeolith von Borkhult. Hisinger's Analyse, *Afhdl. i Fys., Kem. och Min. III.* 309.

Kieselerde	46,40	Sauerstoff =	23,07	5	46,18
Thonerde	29,00	—	13,64	3	29,46
Kalkerde	17,14	—	4,80	1	16,36
Eisenoxyd	<u>0,70</u>				
Glühungsverlust	3,20				

Dieses Fossil ist  $CS^2 + 3AS$ .

### 3. Genus. *Silicias aluminico-baryticus*.

1) Species. *Bisilicias aluminico-baryticus*, Kreuzstein von Oberstein. Nach Tassaert's Analyse

Kieselerde	47,5	Sauerstoff =	23,50	14	46,50
Thonerde	19,5	—	9,17	6	21,17
Baryt	16,0	—	1,68	1	15,73
Wasser	13,5	—	11,91	7	13,40

Demnach =  $BS^2 + 6AS^2 + 7Aq$ .

2) Species. *Bisilicias aluminicus* mit *quadrilicias baryticus*, Kreuzstein von Andreasberg. Nach Klaproth's Analyse, Beitr. II. S. 83.

Kieselerde	49	Sauerstoff =	24,30	12	47,19
Thonerde	16	—	7,52	4	16,81
Baryt	18	—	1,89	1	18,62
Wasser	15	—	13,23	7	15,38

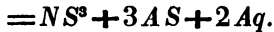
Dieser Kreuzstein ist  $BS^4 + 4AS^2 + 7Aq$ .

Die angeführten Analysen fordern eine genaue Wiederholung, obwohl sie ganz mit den Formeln übereinstimmen. Denn die Abweichungen sind so klein, dass sie leicht Beobachtungsfehler und beide Species die ganz gleiche Verbindung seyn können.

### 4. Genus. *Silicias aluminico-natricus*.

1) Species. *Silicias aluminicus* mit *trisilicias natricus*, Natrolith. Klaproth's Analyse, V. 49.

Kieselerde	48,00	Sauerstoff =	23,84	6	49,02
Thonerde	24,25	—	11,32	3	26,06
Natron	16,50	—	4,21	1	15,77
Wasser	9,00	—	7,94	2	9,15
Eisenoxyd	<u>1,75</u>				



2) Species. *Silicias aluminico-natricus*, Rubellit. Klaproth's Analyse, V. 90.

Kieselerde	43,50	Sauerstoff =	21,58	10	44,07
Thonerde	42,25	—	19,73	9	42,13
Natron	9,00	—	2,30	1	8,55
Manganoxyd	<u>1,50</u>				
Kalkerde	0,10				
Wasser	1,25				

Dieses Fossil ist  $=NS + 9AS$ .

#### 5. Genus. *Silicias aluminico-kalicus*.

1) Species. *Trisilicias aluminico-kalicus*, gemeiner Feldspath. Die wahrscheinlichste Zusammensetzung des gemeinen Feldspaths, wie sie sich nach mehreren vorhandenen Analysen desselben berechnen läßt, ist die, daß darin die Thonerde zum Kali in demselben Verhältnisse ist, wie im Alaun, und die Kieselerde dreimal den Sauerstoff der Basen enthält. Folgendes gewährt die Vergleichung der gefundenen Resultate mit dem berechneten.

	Vauquelin.		Klaproth.	Rose.	Berechnetes Resultat.	
Kieselerde	64 a)	62,83 b)	68,0 c)	66,75 d)	66,26	12
Thonerde	20	17,02	15,0	17,50	17,61	3
Kali	<u>14</u>	<u>13,00</u>	14,5	<u>12,00</u>	16,13	1
Kalk	2	<u>3,00</u>		1,25		
Eisenoxydul		1,00		0,75		

Ich glaube demnach, daß man mit einiger Sicherheit den gemeinen Feldspath ansehen kann  $=KS^2 + 3AS^2$ .

a) Adular. Häüy, *Traité II.* 592.  $KS^2 + 4AS^2$ ?

b) Smaragdar. sibirisch. Feldsp. *Bull. de la Soc. phil. An 7. No. 24.* p. 185.

c) Vom Drachenfels. Beitr. V. S. 18.  $KS^2 + 3AS^2$ ?

d) Fleischfarbener Feldspath von Lomnitz. Scherer's Journ. Bd. 8. S. 244.

2) Species. *Trisilicias kalico-aluminicus*, Lepidolith von Utön. Hisinger's Analyse, *Afhdl. i Fys. etc. III.* 398.

Kieselerde	61,60	Sauerstoff =	30,60	21	63,39
Thonerde	20,61	—	9,72	6	19,30
Kali	9,16	—	1,56	1	8,82
Wasser	1,86	—	1,63	1	1,96
Manganoxyd	0,50				
Kalk	1,60				

Der Sauerstoffgehalt der Kieselerde beträgt zwar nicht völlig das 21fache von dem des Kali, aber der Fehler in dem Kaligehalt kann ganz klein seyn, weil er durch die Berechnung 21mal vergrößert wird, so daß man mit ziemlicher Sicherheit dieses Fossil ansehen kann =  $KS^2 + 6AS^3 + Aq$ .

3) Species. *Bisilicias aluminico-kalicus*, Leucit. Wenn dieses Fossil =  $KS^2 + 3AS^2$ , so fällt seine Zusammensetzung folgendermaßen aus:

Klaproth's Analyse, Beitr. II. S. 54.			Resultat der Rechnung.		
Kieselerde	53,50	Sauerstoff =	26,55	18	55,45
Thonerde	24,25	—	11,32	3	22,10
Kali	20,09	—	3,41	1	20,25

Beide kommen einander so nahe wie möglich, besonders wenn man beachtet, daß in fast allen einfachen Silicaten der Kieselgehalt zu geringe ausfällt, was entweder von einem kleinen Verlust herkommt, durch einige Auflöslichkeit der Erde, oder von einem bei Berechnung ihrer Zusammensetzung zu klein angenommenen Sauerstoffgehalt.

### 3. Abtheilung. *Drei- und mehrfache Silicate.*

1. Genus. *Silicias aluminicus* mit *silicias calcicus* und *silicias ferricus*. Prehmit.

1) Species. *Blättriger Prehmit* vom Kap. Klaproth's Anal., Beobacht. und Entd. d. Gesellsch. naturforsch. Freunde zu Berlin.

Kieselerde	40,93	Sauerstoff =	19,65	13	41,93
Thonerde	30,33	—	14,15	9	30,81
Kalkerde	18,33	—	5,12	3	17,16
Eisenoxyd	5,66	—	1,69	1	5,25
Wasser	1,83	—	1,62	1	1,85

Dieses Fossil ist  $FS + 3CS + 9AS + Aq$ .

2) Species. *Strahliger Prehmit*. Laugier's Analyse, *Ann. du Mus. III.* 205.

Kieselerde	42,5	Sauerstoff =	21,0	22	41,3
Thonerde	28,5	—	13,3	15	29,0
Kalkerde	20,4	—	5,6	6	20,0
Eisenoxyd	3,0	—	0,9	1	3,0
Wasser	2,0	—	1,8	1	2,1
Alkali	<u>0,75</u>				

$$=FS + 6CS + 15AS + 2Aq.$$

3) Species. *Koupholit*. Vauquelin's Analyse; Haiüy's *Traité de Min. IV. 373*.

Kieselerde	48	Sauerstoff =	23,84	20	49,23
Thonerde	24	—	11,20	9	23,93
Kalk	23	—	5,44	5	21,90
Eisenoxyd	4	—	1,20	1	3,94

Dieses Fossil ist  $FS + 5CS^2 + 9AS$ .

2. Genus. *Silicias aluminicus* mit *silicias ferricus* und *silicias kalicus* (bisweilen auch *silicias magnescus*). Glimmer.

1) Species. *Fensterglimmer*. Klaproth's Analyse, V. 69.

Kieselerde	48,00	Sauerstoff =	23,00	16	46,00
Thonerde	34,25	—	16,00	12	36,50
Kali	8,75	—	1,48	1	8,37
Eisenoxyd	4,50	—	1,37	1	4,63
Glühungsverlust	<u>1,25</u>				

$$=KS^3 + FS + 12AS.$$

2) Species. *Silberglimmer*, von Zinnwalde. Klaproth's Analyse.

Kieselerde	47,0	Sauerstoff =	22,56	9	45,05
Thonerde	20,0	—	9,52	4	21,25
Kali	14,5	—	2,46	1	14,60
Eisenoxyd	15,5	—	4,65	2	16,10

$$=KS^3 + 2FS + 4AS.$$

3) Species. *Schwarzer sibirischer Glimmer*. Klaproth's Analyse, V. 28.

Kieselerde	42,50	Sauerstoff =	20,16	12	41,69
Thonerde	11,50	—	5,37	3	11,08
Kali	10,00	—	1,70	1	10,18
Eisenoxyd	22,00	—	6,60	4	22,48
Talkerde	<u>9,00</u>	—	3,42	2	9,07

Manganoxyd 2,00

Glühungsverlust 1,00.

Dieses Fossil ist  $=KS^3 + 2MS + 3AS + 4FS$ .



Es muß durch künftige Versuche ausgemacht werden, in wie fern es wegen seines Bittererde-Gehalts ein eigenes Genus bilden kann oder nicht.

Ich bin bei Anführung dieser Analysen drei- und vierfacher Silicate und der davon abgezogenen Formeln keinesweges der Meinung, daß solche ganz zuverlässig seyen, sondern ich gebe sie bloß als Beispiel, wie sie wahrscheinlich zusammengesetzt seyen. Die Analyse der Minerale ist sicher noch nicht reif für die genaue Bestimmung dieser mehrfach zusammengesetzten Verbindungen, da die Proportionen, in welchen die Bestandtheile vereinigt seyn können, so zahlreich sind, und wir diejenigen, in welchen sie sich vorzugsweise zu vereinigen streben, noch nicht kennen. Wir finden z. B., daß die Thonerde sich mit dem Kali gewöhnlich in dem Verhältnisse vereinige, daß 1 Part. des letzten 3 Part. der ersten aufnimmt, und daß der Kalk bisweilen 6 und manchmal 9 Part. von Thonerde aufnehme; und gehen wir die Beispiele durch, so bemerken wir, daß die Thonerde in die Fossile allgemein zu 1, 3, 6, 9, 12 und 15 Part. eingehe, was Multipla von 3 durch 2, 3, 4 und 5 sind. Daraus ergiebt sich für uns ein Grund zu der Vermuthung, daß die Thonerde, besonders wenn die Zahl der Part. über 6 geht, nie irgend eine zwischen jenen Ziffern liegende Zahl besetze. Diese Vermuthung gründet sich zwar nur auf Wahrscheinlichkeit, sie ist aber als Veranlassung zur Nachforschung nicht ohne allen Werth.

Ich wage zu hoffen, daß die Bekanntmachung dieses Versuchs vielleicht eine Revision der jetzt herrschenden Mineral-systeme veranlassen werde, so wie ich überzeugt bin, daß er den Mineralanalysen ein lebendiges Interesse und neue Ansichten gewähren und auffordern werde, sich dabei einer größern Genauigkeit zu befeisigen, als bisher oft geschehen, so lange noch der Gewinn, den die Wissenschaft von der höchsten Genauigkeit zog, nicht der Mühe entsprach, die sie dem analysirenden Mineralogen verursacht.

---

## II.

*Beilagen zu der Abhandlung von Berzelius: Versuch durch Anwendung der elektrochemischen Theorie und der chemischen Proportion-Lehre ein rein wissenschaftliches System der Mineralogie zu begründen.*

(Aus dem Schwedischen übersetzt von W. Pfaff) \*).

(Schweigg. Journ. Bd. XV. S. 277.)

### 1) Die Gründe für die Berechnung.

Die Berechnungen, welche in meinem Versuch, ein rein wissenschaftliches Mineralsystem zu begründen, vorkommen, beruhen auf der Bestimmung der Sauerstoffcapacität brennbarer Körper, welche ich bereits vor einiger Zeit mitgetheilt habe, in einer besondern Abhandlung gedruckt in Dr. Thomson's *Annals of Philos.*, Bd. II u. III. \*\*).

Ich will summarisch daraus anführen, was einige Beziehung auf den vorhergehenden Versuch über die Mineralogie hat; auch was von Nutzen seyn kann zur Anstellung oder Controlirung von Rechnungen über Mineralanalysen.

Die Ursache der chemischen Verhältnisse muß in einem dem Ansehen nach mechanischen Umstand liegen, der sich auf die Elementarkörper bezieht in ihrem isolirten Zustand, über welchen wir gleichwohl uns noch lange mit bloßen Muthmaßungen begnügen dürften.

Wenn man sich die Elemente in ihrem ursprünglichen isolirten Zustand vorstellt, so kann man sie betrachten entweder

---

\*) Gehlen hat bei Uebersetzung dieser Abhandlung die Beilagen dazu noch unübersetzt gelassen. Es ist aber ohne dieselben die folgende Abhandlung von Berzelius nicht wohl zu verstehen, daher die Uebersetzung dieser Beilagen hier vorangeschickt wird.

\*\* ) Vergl. das Journ. der Chem. u. Phys. Bd. XIV. S. 446.

1) als *feste Körper*, zusammengesetzt aus unendlich kleinen Theilen, welche neben einander liegen und einen begränzten Raum einnehmen; oder

2) als *Gase*, die aus Theilen bestehen, welche einander in dem möglich größten Abstand fliehen, und also sich gleichförmig nach allen Richtungen ausbreiten.

In dem ersten Falle sagt uns ein unbestreitbarer *Vernunftschluß*, dafs, da mehrere Elemente zu einem zusammengesetzten Körper vereinigt sind, diefs geschehen müsse, dergestalt, dafs ein elementarer Theil des einen sich vereinige mit 1, 2, 3 oder mehrern ganzen Partikeln des andern, wodurch wir also eine mechanische Ursache der vielfachen Verhältnisse einsehen.

In dem letztern Fall hingegen, da man Körper als Gase betrachtet, hat uns *die Erfahrung* gelehrt, dafs dieselben sich entweder zu gleichem Volumen vereinigen, oder dafs ein Volumen des einen Gases zwei, drei oder mehrere Volumina des andern aufnimmt. Woraus also folgt, dafs, was in der einen dieser Vorstellungsarten ein Partikel (Atom) heifst, in der andern ein Volum ist; und dafs beide, für die Lehre von den chemischen Verhältnissen, vollkommen auf ein und dasselbe hinauslaufen, so dafs es in dieser Hinsicht gänzlich gleichgültig ist, welcher von beiden Vorstellungen man folgt.

Ich habe in dem Vorhergehenden mich vorzugsweise an die erstere gehalten, ungeachtet eben sie Schwierigkeiten darbietet, welche nicht so schnell aus dem Wege geräumt werden können, weil sie besser übereinstimmt mit unserer gewöhnlichen Art Körper und deren Zusammensetzung zu sehen und vorzustellen.

Die *Corpuscular-Theorie*, so will ich diese Vorstellungsart nennen, giebt keine Durchdringung der Körper bei den chemischen Verbindungen zu; auch läfst sie uns vermuthen, dafs die Eigenschaften derselben, einander anzuziehen und unter mehr oder minder merkbarer Lichterscheinung sich chemisch zu vereinigen, herrührt von einer elektrischen Polarität der kleinsten Theile, welche bei ungleichen Körpern ungleich stark ist, und wobei der elektrische Ladungszustand des einen Pols eine gröfsere Intensität hat, als der des andern. Daraus sehen wir ein  $\alpha$ ) eine wahrscheinliche Ursache von Elektricitäts-erweckung durch Berührung ungleicher Körper,  $\beta$ ) was

das heiße, daß ein Körper elektropositiv oder elektronegativ ist, je nachdem der eine oder der andre Pol vorherrscht; eben daraus muß folgen, daß  $\gamma$ ) im Fall diese Speculation richtig ist, chemische Affinität und Partikelchen-Polarität allwegs eins und dasselbe ist. (Ich habe diese Ideen weiter auszuführen gesucht in Nicholsons *Journal of Philos. Chemistry etc. Tom. XXXIV. p. 153* \*).

Die Schwierigkeiten, welchen die *Corpuscular-Theorie* unterworfen ist, entstehen vornämlich aus dem Umstande, daß es Körper giebt, bei welchen alle Umstände bis jetzt die Existenz eines halben Grundtheils (Atoms) zu erkennen zu geben scheinen (welches jedoch sich nicht denken läßt eben wegen der Construction in Zusammensetzung der Krperpartikeln, besonders da wo die Anzahl der Elementartheile groß ist). Bei den unorganischen Körpern ist diese Schwierigkeit minder bemerkbar, weil ein jeder zusammengesetzte Körper dort so beschaffen ist, daß einer seiner Bestandtheile bei der atomistischen Berechnung als Einheit oder Grundpartikel angesehen werden kann; dieses ist größten Theils der elektropositivste Bestandtheil, um welchen man sich die andern gelagert vorstellen kann in einer Ordnung, welche gänzlich auf den chemischen Polen der Grundpartikel beruht. In der organischen Natur ist das Verhalten ganz anders: Partikeln von 3 bis 4 oder mehrern Elementen, von welchen recht oft keines von allen Einheit oder Grundtheil ist, fügen sich dort zu einer zusammengesetzten Partikel zusammen, deren Bau nicht so leicht sich auf eine wahrscheinliche und hinreichende Weise darstellen läßt. So z. E. besteht die Weinsteinure aus 4 Verhltnistheilen Kohle, 5 des Wasserstoffs und 5 des Sauerstoffs; die Schleimsäure aus 6 Theilen Kohle, 10 Wasserstoff und 8 Sauerstoff u. s. w. Doch muß ich erinnern, daß Schwierigkeiten noch keine Widerlegungen sind; und was von einer Person, oder in einem Zeitpunkt nicht eingesehen wird, leicht bei fortgehenden Forschungen von einer andern Person, oder in einem folgenden Zeitraum ans Licht kommt.

Die *Volum-Theorie* (so nenne ich die Vorstellungsart der Körper in Gasform) läßt alle diese Speculationen nicht zu, und wenn ich es sagen darf, schneidet alle weitere Forschung

\*) Vergl. Bd. XI. S. 296 des Journ. d. Chem. u. Phys.

darnach ab; sie hält sich an die Erscheinung, welche durch die Erfahrung bewahrheitet wird. Ich sehe sie an als einen Leitfaden, welcher uns auf dem Wege der Wahrheit erhält, während wir mit unsern Forschungen tiefer in das Verborgene der Corpuscular-Theorie einzudringen versuchen.

Da es nun ausgemacht ist, daß die unorganischen Körper bestehen aus einem Grundtheil (oder Volum) eines Elementarkörpers, welcher vereinigt ist mit einem oder mehreren Partikeln eines andern Elementarkörpers, so ist es natürlich von großem Interesse für die Chemie, zu wissen, wie viel Partikeln eines jeden Elements es sind, welche in den zusammengesetzten Körper eingehen. Die Entwicklung dieser Frage ist schwer, und kann für jetzt nicht zuverlässig seyn für alle zusammengesetzte Körper. In Verbindungen, gebildet nach Principien für Zusammensetzungen in der unorganischen Natur, braucht man zu diesem Zweck nur zu untersuchen die Anzahl der Sauerstoffvolumen in den Oxyden, und wenn dieß gefunden, kann man leicht aus dem Resultat der Analysen die Anzahl der Grundtheile berechnen. — In den Körpern hingegen, welche gebildet sind nach Principien der Zusammensetzung für organische Natur, ist dieß unendlich schwerer und fordert Umwege und Berechnungen, welche ich, in der Arbeit über die Gesetze der chemischen Proportionen in der organischen Natur darzulegen suchte. Es ist diese Arbeit noch nicht reif zur Anwendung auf die Classe von Fossilien, welche Ueberbleibsel vormaliger organisirter Körper sind.

Um das Gewicht eines jeden Körperelements zu bestimmen, oder (welches dasselbe ist) das eigenthümliche Gewicht desselben in Gasform, vergleichen wir dasselbe mit dem Sauerstoffelement. Der Sauerstoff ist, nach dem was ich längst von ihm nachgewiesen habe, der allgemeine Maafsstab der chemischen Proportionslehre. Ich habe in der Abhandlung, woraus dieß ein Auszug ist, alle die Versuche vorgelegt, auf welche die gefundenen Gewichte sich gründen \*), und ich habe zugleich die Gränzen zu bestimmen gesucht, innerhalb welcher das Resultat der Analysen mit Sicherheit als unrichtig angesehen werden kann; woraus die Minima und Maxima hergeleitet sind, welche sich in der folgenden Tabelle finden.

\*) Vergl. Bd. VII. S. 175 ff. des Journ. für Chem. u. Phys.

Dafs selbige bei den meisten Körpern sich nicht finden, kommt nicht daher, dafs ihr Gewicht so ausgemacht sicher ist, sondern dafs mir mehrere Versuche über dieselbe mangelten, daher ich nur ein einziges Resultat angeben konnte. — Ich habe eben daselbst die Gründe angeführt, nach welchen ich in den meisten Oxyden die Anzahl der Sauerstoffpartikeln herleiten zu können mir getraue. Hier wäre ein Auszug davon zu weitläufig.

In folgender Tabelle giebt die *erste Spalte* den Namen des Körpers; die *zweite* das chemische Zeichen, womit ich seine Grundtheile bezeichne; die *dritte* das Gewicht eines jeden Körperelements, oder das eigenthümliche Gewicht des Körpers in Gasform, verglichen mit dem des Sauerstoffs als Einheit. Die *vierte* und *fünfte* weisen die Maxima und Minima aus, wenn sich Versuche fanden, welche dazu Anleitung gaben.

Tab. I.

Namen.	Zeichen.	Gewicht.	Minimum.	Maximum.
Oxygenium	O.	100	—	—
Sulphuricum	S.	201	200	210
Phosphoricum	P.	167,512	167,3	—
Muriaticum	M.	139,56	—	152,7
Fluoricum	F.	60	30	—
Boracicum	B.	73,27	—	—
Carbonicum	C.	74,91	73,6	75,5
Nitricum	N.	79,54	75,5	—
Hydrogenium	H.	6,636	—	7,63
Arsenicum	As.	839,9	—	852,2
Molybdaenum	Mo.	601,56	—	—
Chromium	Ch.	708,05	—	—
Wolframium	W.	2424,24	—	—
Tellurium	Te.	806,48	—	819
Stibium	Sb.	1613	—	—
Tantalum	Ta.	—	—	—
Titanium	Ti.	1804?	—	—
Silicium	Si.	*) 304,35	202,9	—

\*) In meiner zuerst ausgegebenen Tabelle hatte ich den Sauerstoffgehalt der Kieselerde berechnet zu 48 pCt. nach meinem directen Versuch mit Kieseisen. Hier habe ich ihn berechnet nach den in der vor-

Namen.	Zeichen.	Gewicht.	Minimum.	Maximum.
Zirconium	Zr.	—	—	—
Osmium	Os.	—	—	—
Iridium	I.	—	—	—
Rhodium	R.	1490,3	—	—
Platinum	Pt.	1206,7	—	—
Aurum	Au.	2483,8	—	2500
Palladium	Pl.	1418	—	—
Hydrargyrum	Hg.	2531,6	2503,1	2536,1
Argentum	Ag.	2688,17	—	—
Cuprum	Cu.	806,45	800	—
Niccolum	Ni.	733,8	—	—
Cobaltum	Co.	732,61	—	—
Bismuthum	Bi.	1774	—	—
Plumbum	Pb.	2597,4	—	2620,2
Stannum	Sn.	1470,59	—	—
Ferrum	Fe.	693,64	—	—
Zincum	Zn.	806,45	—	—
Manganium	Mn.	711,57	—	—
Uranium	U.	*) 3141,4	—	—

hergehenden Abhandlung angegebenen Datis, mit der Annahme, daß sie 3 Vol. Sauerstoff hält, welches aus der Zusammensetzung der meisten Silicate zu folgen scheint.

\*) Seit der Ausarbeitung meiner ersten Tabelle ist Uranium vom Herrn Schönberg untersucht worden. (Siehe seine *Diss. de conjunctione chemica ejusque rationibus*. Upsala, d. 16. Oct. 1813. S. 18 — 24.) Da ich Gelegenheit hatte, mich zu überzeugen von der Genauigkeit, womit Hrn. Schönberg's Versuch angestellt ist, so sehe ich ihn als ganz zuverlässig an. Er fand, daß 100 Theile salzsaures Uranoxydul bestehen aus

Säure 16,77 180,0

Oxydul 93,03 489,3

daraus folgt, daß dieses Oxydul besteht aus

Uran 94 100,000

Sauerstoff 6 6,373

Weiter fand er, daß 100 Theile gelbes Oxyd im Glühen verloren 2,7 bis 2,9 pCt. an Gewicht, und Oxydul blieb; daraus folgt: daß das Metall darin genau ein und einhalb mal so viel Sauerstoff enthält, als in dem Oxydul, und daß es besteht aus

Uran 91,2 100,00

Sauerstoff 8,73 9,56

und daß es also 3 Volumtheile Sauerstoff enthält.

Namen.	Zeichen.	Gewicht.	Minimum.	Maximum.
Cerium	Ce.	1148,8	—	—
Yttrium	Y.	881,66	—	—
Beryllium	Be.	*) 683,3	663,3	—
Aluminium	Al.	343	—	228
Magnesium	Ms.	315,46	301,63	321,93
Calcium	Ca.	510,2	—	—
Strontium	Sr.	1418,14	—	—
Barytium	Ba.	1709,1	—	—
Natrium	Na.	579,32	—	—
Kalium	K.	978,0	—	—

2) *Tabelle über die Sauerstoffantheile in den bisher bekannten Oxyden; das Radical als einen Antheil genommen.*

Tab. II.

Acidum Sulphuricum	3	Acidum Molybdicum	3
— Sulphurosum	2	— Molybdosum	2
— Phosphoricum	2	Oxydum Molybdicum	1
— Muriaticum	2	Acidum chromicum	6
Superoxyd. Muriatosum	3	Oxydum chromicum	4
(oxydirt salzsaures Gas)		(braun Chromoxyd)	
Superoxyd. Muriaticum	4	Oxydum chromosum	3
(Davy's Euchlorine)		(grün)	
Acidum Oxy muriaticum	8	Acidum Wolframicum	6
— Nitricum	6	Oxydum Wolframicum	4
— Nitrosum	4	Acidum Stibicum	6
Oxydum Nitricum	3	— Stibiosum	4
(Salpetergas)		Oxydum Stibicum	3
— Nitrosum	2	Oxydum Telluricum	2
Suboxydum Nitricum	1	Silicia	3
(oxydirtes Stickgas)		Oxydum Rhodicum	3
Acidum Fluoricum	2	— Rhodeum	2
— Boracicum	2	— Rhodosum	1
— Carbonicum	2	— Platinicum	2
Suboxyd. Carbonicum	1	— Platinosum	1
Aqua	$\frac{1}{2}$	— Auricum	3
Acidum Arsenicum	6	— Aureum	2
— Arsenicosum	4	(Oxyd im Goldpurpur)	
Oxydum Arsenicum	3	— Aurosum	1
		— Palladicum	2

\*) Der Sauerstoffgehalt der Beryllerde ist in der 5ten Beilage bestimmt.



Oxydum Argenticum	2	Superoxyd. Manganicum	4
— Hydrargyricum	2	Oxydum Manganicum	3
— Hydrargyrosum	1	— Manganosum	2
— Cupricum	2	Suboxyd. Manganicum	1
— Cuprosum	1	Oxydum Uranicum	3
Superoxyd. Niccolicum	3	— Uranosum	2
Oxydum Niccolicum	2	— Cericum	3
Superoxyd. Cobalticum	3	— Cerosum	2
Oxydum Cobalticum	2	Yttria	2
— Bismuthicum	2	Beryllia	3
Superoxyd. Plumbicum	4	Alumina	3
Superoxyd. Plumbosum	3	Magnesia	2
Oxydum Plumbicum	2	Calcaria	2
— Stannicum	4	Strontia	2
— stanneum	3	Baryta	2
— stannosum	2	Superoxyd. Natricum	3
— Ferricum	3	Natrum	2
— Ferrosom	2	Superoxydum kalicum	6
— zincicum	2	Kali	2

Mit Hilfe dieser und der ersten Tabelle kann man nach Procenten die Zusammensetzung eines jeden dieser Oxyde berechnen. Stellen wir uns vor, wir sollten des Goldoxyds (oxydum auricum) Zusammensetzung ausrechnen. Nun finden wir aus der ersten Tabelle, das ein Verhältnistheil Gold wiegt 2483,8, und einer des Sauerstoffs 100; und aus der zweiten Tabelle, das das Goldoxyd 3 Verhältnistheile Sauerstoff in sich hält, so das Goldoxyd besteht aus 2483,8 Th. Gold + 300 Th. Sauerstoff, folglich muß ein Verhältnistheil Goldoxyd wiegen 2783,8. Aber  $2783,8 : 300 = 100 : 10,78$ ; folglich hält Goldoxyd 10,78 pCt. Sauerstoff. Oder wenn wir sagen  $2483,8 : 300 = 100 : 12,077$ , so finden wir, das 100 Th. Gold 12,077 Th. Sauerstoff aufnehmen.

Auf diese Weise findet der Leser in diesen Tabellen Data zu Berechnungen bei allen bis jetzt bekannten Mineralkörpern; aufser den Verbindungen des Tantals, Zirkons, Osmiums, Iridiums, und ich kann hinzusetzen Titans, dessen Volum ich zu berechnen suchte nach einem gewifs wenig zuverlässigen Versuch mit salzsaurem Titanoxyd, angestellt von Richter. (Siehe dessen neue Gegenstände, X. 121 folg.)

### 3) Ueber die chemischen Zeichen.

In der vorhergehenden Abhandlung habe ich zwei Arten Formeln aufgeführt, von welchen ich die einen die chemischen

und die andern die mineralogischen nannte; welche letztere ich bereits hinreichend beschrieben habe. Ich will hier einige Worte über die ersten reden.

Um ohne Wortumschweif ausdrücken zu können, wie ein Körper zusammengesetzt ist in Beziehung auf die chemischen Proportionen, bediene ich mich (gewisser) Formeln, in welchen jeder einzelne Körper bezeichnet ist mit dem Buchstaben, welcher neben ihm in der ersten Tafel steht.

Die Regel für die Formirung dieser Zeichen ist folgende: man wählt den Anfangsbuchstaben vom lateinischen Namen des Körpers; wenn aber mehrerer Körper Namen mit dem nämlichen Buchstaben anfangen, und einer dieser Körper gehört zur Klasse der Metalloide, so bedient man sich des Buchstabens ohne einen Zusatz für diesen. Für die Metalle setzt man den nächsten Buchstaben bei, oder wenn er gemeinschaftlich seyn sollte, so setzt man dafür den ersten Consonanten zu, der beiden Namen nicht gemeinschaftlich ist, z. B.  $C =$  Kohle;  $Cu$  Kupfer;  $Co$  Cobalt;  $S =$  Sulphuricum;  $Sb =$  Stibium;  $Sn =$  Stannum u. s. w.

Eine Ziffer zur Linken des Zeichens bedeutet, wie viele Verhältnistheile des Körpers man ausdrücken will, z. B.  $S+3O$ , Schwefelsäure;  $Fe+4S$ , gemeiner Schwefelkies. Wenn man einen zusammengesetzten Körper als einen Verhältnistheil bezeichnen will, so setzt man die Ziffer, welche anzeigt, wie viel Verhältnistheile er vom andern Element enthält, gleich einem algebraischen Exponenten, etwas höher über sein Zeichen: wie z. B. in  $SO^3+CuO =$  schwefelsaures Kupferoxydul. Eine Ziffer zur linken der zusammengesetzten Partikel multiplicirt sie ganz: d. h. multiplicirt alle Körper in demselben Pluszeichen: z. B. in  $2SO^3+CuO^2 =$  schwefelsaures Kupferoxyd, giebt die Zahl 2 zu erkennen, daß die Säure in dem Salze nicht allein zwei Antheile Schwefel enthält, sondern auch  $(2 \times 3)$  sechs Antheile Sauerstoff u. s. w.

Zum Ausdruck mannigfaltig zusammengesetzter Körper paßt es besser, das Zeichen des Oxygens  $O$  auszuschließen und mit *Punkten* über dem Radical anzudeuten, daß es oxydirt sey, und wie viel Volumina Sauerstoff es enthält. Davon machen gleichwohl die Oxyde Ausnahmen, welche zwei Volumina Radical mit 1 Volum Sauerstoff enthalten, z. B. Wasser; da muß man das Sauerstoffzeichen hinzusetzen. So z. B. könn-

ten wir für  $2SO^3 + CxO^2$  setzen  $\overset{\cdot\cdot}{S}^2 \overset{\cdot\cdot}{C}x$ ; dadurch werden die Formeln kürzer, welches besonders bei Doppelsalzen vortheilhaft ist. Des Alauns Zusammensetzung könntè man auf folgende Weise ausdrücken:



wodurch man nun einsieht, dafs das Salz in seinem krystallisirten Zustand nicht weniger denn 68 Partikeln Sauerstoff auf ein Partikel Kalium enthält u. s. w.

Doch kann ich bis jetzt nicht anrathen, mit diesen Formeln die mineralogischen zu ersetzen, weil unsere Kenntnifs von der Sauerstofftheilchen-Anzahl in mehrern Oxyden noch nicht als sicher angesehen werden kann; und es demnach bei den mineralogischen Formeln ein grosfer Vortheil ist, dafs man sie gleich gut brauchen kann, auch ohne diesen Umstand.

#### 4) *Oxydum ferroso-ferricum.*

In dem „Versuch durch Anwendung u. s. w.“\*)“ habe ich des Lesers Aufmerksamkeit auf die ungleichen Oxydationszustände des Eisens im Mineralreiche zu lenken gesucht, und ich habe bei den retractorischen Eisenerzen erwähnt, dafs sie nach meinem Versuch aus Oxydum ferroso-ferricum bestehen. Ich will diese Versuche hier anführen, sammt einigen Anmerkungen, welche für die Mineralanalysis nützlich seyn können.

Proust bemerkte zuerst, dafs die Eisenerze, welche man gewöhnlich für Oxydule ansieht, eine nicht unbedeutende Portion Eisenoxyd enthalten; auch wies er nach, dafs gewöhnliches Berlinerblau beides Oxydul und Oxyd in der Gestalt zweier unterschiedener Basen enthalte. Da Proust in Beziehung auf Eisenerze sich nur im Vorbeigehen äufserte, so wurde seine Idee entweder nicht beachtet, oder nicht angenommen; um so mehr als man damals keine Veranlassung hatte, eine chemische Verbindung zwischen zweien verschiedenen Oxydationsgraden eines und desselben Radicals zu vermuthen.

Aus einem Phänomen, welches bei meinen ersten Versuchen über die chemischen Proportionen sich zeigte, besonders bei meinen Arbeiten mit Eisen, schlofs ich: dafs solche Verbindungen zuweilen statthaben; und ich äufserte die Vermuthung, dafs, da der mit kaustischem Kali aus den Eisenoxydulsalzen

\*) Seite 1.

erhaltene weiße Niederschlag an der Luft blau wird, dieses blaue Oxyd eine Verbindung von Oxyd und Oxydul enthalten müsse; auch daß eine zunehmende Menge von Oxyd die Ursache der grünen Farbe sey, welche der Niederschlag annimmt, ehe er völlig gelb wird an der Luft.

Einige Zeit nachher machte Gay-Lussac (in den *Annales de Chemie*, Nov. 1811) bekannt, daß er einen neuen Oxydationsgrad beim Eisen entdeckt habe, welchen man nach seiner Angabe erhalten soll, wenn man Wasserdampf über glühendes Eisen leitet, oder wenn Eisen in offenem Feuer geblüht wird. Es soll nach Gay-Lussac's Analyse enthalten 27,41 pCt. Sauerstoff, oder 37,8 Th. Sauerstoff auf 100 Th. Eisen. Er fügt hinzu, daß dieses Oxyd die Eigenschaft hat, eigene Salze zu geben, und daß man sie in den schwedischen Eisenerzen von der Natur hervorgebracht findet.

Daß ein solcher Oxydationsgrad nicht existiren kann, sagt uns schon die Lehre von den chemischen Proportionen (welche damals noch den Herrn Gay-Lussac nicht unter ihre Proselysten rechnete, ob wir ihm gleich eine der wichtigsten auf diese Lehre sich beziehenden Entdeckungen zu danken haben). Auch habe ich bereits an einer andern Stelle nachgewiesen, daß, was Gay-Lussac für ein Salz dieses neuen Oxyds ansieht, nichts anders ist, als ein Doppelsalz von Oxyd und Oxydul, wie das Berlinerblau, und daß man das Oxyd für sich daraus abscheiden kann durch alle andere Basen, welche eine stärkere Verwandtschaft zur Säure haben als das Oxyd, aber eine schwächere als das Oxydul.

Daß Herr Gay-Lussac sich täuschte in seiner Vermuthung, daß das Oxyd, welches sich bildet, wenn Eisen in Glühhitze auf Kosten des Wasserdampfes ohne Zutritt der atmosphärischen Luft sich oxydirt, dieses neue Oxyd sey, findet man aus Bucholz's vortreflichem Versuch (*Journal für Phys., Chem. u. Mineral.*, herausgeg. von Gehlen, Bd. III. S. 710.), in welchem 100 Th. des auf diese Art hervorgebrachten Oxyds, mit Salpetersäure oxydirt, in drei verschiedenen Versuchen 110 Th. rothes Oxyd geben; welches ausweist, daß es absolut oxydfreies Oxydul gewesen seyn mußte. Mein Versuch stimmte vollkommen mit dem von Bucholz zusammen, und ich habe überdies gefunden, daß wenn man Eisenoxyd in eine Glasröhre legt und es glüht, dabei nachher einen Strom Wasser-

stoffgas durchleitet, das Eisenoxyd sich reducirt, nicht zu Gay-Lussac's vermuthetem Oxyd, sondern zuerst zu Oxydul und dann, wenn der Versuch länger fortgesetzt wird, zu Metall, welches man auf diese Weise in absolut reinem Zustand erhalten kann, wie auch in seiner feinsten mechanischen Zerteilung.

Jetzt bleibt die wichtige Frage übrig: da unsere sowohl attractorischen als retractorischen Eisenerze deutlich beide enthalten Oxydul und Oxyd, in welchem Zustand findet sich das letztere darin, und bis zu welcher Menge?

1) Ein reines retractorisches Eisenerz (von Slogbergsköl und Norra in Grängesfeld) wurde wohl pulverisirt und das Erdige abgeschlemmt. Das schwerere Eisenerzpulver wurde weiter in einer Porphyrschale zu feinem Pulver gerieben; sodann mit Wasser gemischt, auch das Eisenpulver ausgezogen im Wasser mit einer Magnetstange; das, was aufgezogen war, wurde wiederum in reines Wasser gebracht, darin umgeschwenkt, um die möglicher Weise anhängende Bergart wegzuschleppen, welches wiederholt wurde in neuem Wasser, bis es davon nicht mehr trüb wurde. Diefs auf solche Weise gesammelte Eisenerz wurde getrocknet und erhitzt, bis zur Abscheidung aller Feuchtigkeit. Da die Eisenerze dieser Art öfters phosphorsaures Eisenoxyd enthalten, so wurde eine Portion Eisenerz mit verdünnter Salpetersäure digerirt, sodann bis zur Trockenheit evaporirt; es gab nur wenig Eisenoxyd, ohne Zeichen von phosphorsaurem Eisenoxyd.

5 Grammen von diesem Eisenerz, getrocknet bei der Hitze des schmelzenden Zinns, wurden aufgelöst in concentrirter Salzsäure, hierauf mit Salpetersäure vermischt und eine Stunde gekocht; es entstand im Anfang ein wenig nitroses Gas mit Brausen. Die Auflösung wurde geseiht, und liefs auf dem Filtrum ein graues Pulver, welches nach dem Glühen wog 0,121 Grammen; es war ein der Constitution des Eisenerzes fremder Stoff.

Die durchgeseihete Auflösung wurde mit kaustischem Ammoniak in zureichendem Ueberschufs gefällt, und damit digerirt; das Oxyd wurde auf's Filtrum gebracht, wohl gewaschen, getrocknet, geglüht, und wog nun 5,06 Grammen. Nicht das Mindeste wurde vom Magnet gezogen.

Die mit Ammoniak gefällte Flüssigkeit, mit caustischem Kali

im Ueberschufs gekocht, gab keinen Niederschlag. Das Eisenoxyd, gehörig untersucht, fand sich vollkommen manganfrei.

Wenn wir von den 5 angewandten Grammen Eisenerz abziehen 0,121 Gr. fremden Stoff, so bleiben 4,879 Gr. für das reine Eisenerz übrig, welches demnach 0,181 Gr. Sauerstoff aufnahm, um 5,061 Eisenoxyd zu bilden. Diese 5,061 Gr. Eisenoxyd enthalten 3,506 Gr. metallisches Eisen. Durch eine leichte Berechnung findet man demnach, dafs in dem untersuchten Erz sich finden

Eisen	71,86	100,00	693,64
Sauerstoff	28,14	39,16	271,63

Nun ist aber diese Zahl in keiner Art als Multiplum aufzufassen von den Sauerstoffmengen, welche das Eisen in seinen übrigen Oxydationsgraden aufnimmt; denn wenn man sich auch vorstellen wollte, dafs das Eisenoxydul enthalte 4 Antheile und das Oxyd 6 Antheile Sauerstoff, so dafs dieser Zwischengrad 5 Antheile davon enthalten sollte (welches aufserdem ein für alle Körper bis jetzt unbekanntes Multiplum ist), so müßten 100 Th. Eisen darin vereint seyn mit 35,75 Th. Sauerstoff, aber nicht mit 39,16 Th. Dieses Eisenerz muß demnach seyn eine Verbindung beider Oxyde.

Das einzige Verhältnifs, in welchem diese beiden Oxyde verbunden gedacht werden können, ist dieß: dafs das Oxyd 3mal so viel Sauerstoff und doppelt so viel Eisen enthält, als das Oxydul. In dieser Vereinigung ist die Zusammensetzung

Eisen	71,8	100
Sauerstoff	28,2	39,29

welches demnach so nahe übereinstimmt mit dem gefundenen Verhältnifs; als man in irgend einem Experiment erwarten kann. Dieses Eisenerz besteht also aus fast genau 69 Th. rothen Oxyds und 31 Th. Oxyduls.

2) Magnetisch Eisenerz (von Mohrgruben bei Riddarhytta) wurde auf gleiche Weise und mit gleicher Vorsicht untersucht, wie im Vorhergehenden angeführt ist.

5 Grammen dieses Erzes ließen zurück 0,119 Gr. Bergart und 5,069 Gr. geglühtes Oxyd, auf welches der Magnet nicht im geringsten wirkte; nach der vorher angeführten Berechnung hält es 39,2 Th. Sauerstoff auf 100 Th. Eisen, woraus demnach folgt, dafs dieser Magnet ganz dieselbe Verbindung von Oxyd und Oxydul war, wie das vorhergehende Erz.

Man darf sich gleichwohl nicht vorstellen, daß diese zwei Oxyde allezeit im Mineralreich in derselben Proportion vereinigt vorkommen, besonders wenn sie in Salzform getroffen werden, d. i. als Arseniksalze, Phosphorsalze, Kieselsalze u. s. w.; denn wir haben Beispiele, daß sie in den Salzen in veränderlichen Proportionen existiren können: z. E. in Prussias ferroso-ferricus (Berlinerblau), auch in Subprussias ferroso-ferricus (basisch blausaures Eisen), in welchen des Eisenoxyds Verhalten zum Oxydul nicht dasselbe ist. Man kann daher keineswegs das Oxydum ferroso-ferricum als eine einzige Basis auffassen, man muß vielmehr jederzeit die Quantität des Oxyduls zu bestimmen suchen; um so mehr, da es sich bisweilen finden kann, daß das letztere des Minerals Einheit oder Grundpartikel ausmacht, welche man vergebens unter den übrigen Bestandtheilen sucht.

Leider ist diese Bestimmung so schwer, daß man sie für jetzt als ganz unmöglich ansehen kann; vielleicht läßt sie sich nicht eher bewerkstelligen, als die Analysen zu solchem Grad von Vollkommenheit gebracht sind, daß, was directe Versuche nicht vollkommen darlegen können, doch ziemlich zuverlässig durch Rechnung sich bestimmen läßt.

Während des Fortgangs meiner Versuche über die chemischen Proportionen glaubte ich zu finden, daß ein großer Theil der Oxyde von demselben Radical, welche in Oxygengehalt sich zu einander verhalten wie  $1:1\frac{1}{2}$  ( $2:3$ ), die Eigenschaft haben, sich zu vereinigen; da ich hingegen kein Beispiel von Verbindungen zwischen Oxyden weiß, deren Oxygengehalt ist  $= 1:2$ . So z. B. geht Salpetersäure eine Verbindung mit salpetriger Säure ein, Kobalt-Superoxyd mit Kobaltoxyd (Proust's u. Thenard's grünes Kobaltoxyd), Uranoxyd mit Uranoxydul u. s. w. Und allem Ansehen nach ist das rothe Manganoxyd, welches mehreren Mineralien die Amethystfarbe giebt, eine derlei Verbindung des Oxyds und Oxyduls, ein Oxydum manganoso-manganicum.

Dies ist klar, daß es für die Mineralogie höchst wichtig ist, alle dergleichen Fälle zur vollen Entwicklung zu bringen.

##### 5) Analyse der Beryllerde.

Reine Beryllerde wurde aufgelöst in Schwefelsäure im Ueberschuß. Das Salz wurde abgedunstet, bis die Säure sich zu ver-

flüchtigen begann, worauf es wohl von der anhängenden Säure mit Alkohol abgewaschen wurde. Die auf solche Weise erhaltene schwefelsaure Beryllerde, im Wasser aufgelöst, wurde zuerst mit kohlen-saurem Ammoniak gefällt, und damit digerirt, so lange als Ammoniak sich verflüchtigte. Die Auflösung wurde geseiht, die Erde wohl abgewaschen und geglüht. Sie wog 0,553. Die durchgegangene Flüssigkeit und Waschwasser wurden gefällt mit salzsaurem Baryt. Es gab genau 5 Gr. geglühten schwefelsauren Baryt, entsprechend 1,72 Schwefelsäure. Das Salz bestand also aus

Schwefelsäure	75,67	100,00
Beryllerde	24,33	32,15.

Da mehrere Umstände mich veranlafsten, es als ein saures Salz anzusehen, vermischte ich eine concentrirte Auflösung davon mit kohlen-saurer (auch ammoniakfreier) Beryllerde, und digerirte sie zusammen; dabei erhielt ich eine breiige, gummiähnliche Auflösung, und das kohlen-saure Salz wurde zersetzt, eine unlösliche, zähe, in der Siedhitze des Wassers weiche, bei niederer Temperatur harte, durchscheinende und spröde Masse bildend, welche ihrem Aussehen nach einem Gummi glich und, da ich versuchte sie aufzulösen, in ein lösliches und unlösliches Salz zerfiel.

Die gummiähnliche Flüssigkeit wurde in 2 Theile getheilt. α) Der eine wurde mit reinem Wasser vermischt, so lange noch eine Fällung entstand, hierauf wurde die Auflösung geseiht, das Durchgegangene zersetzt, zuerst mit kohlen-saurem Ammoniak und dann mit salzsaurem Baryt. Es gab 1,001 Gr. geglühte Beryllerde, 4,549 geglühten schwefelsauren Baryt, welcher 1,56 Gr. Schwefelsäure entspricht. Diefs Salz bestand also aus

Schwefelsäure	60,926	100
Beryllerde	39,074	64,1

oder die Säure war darin mit doppelt so viel Basis, als in dem Vorhergehenden vereinigt.

β) Der mit Wasser nicht vermischte Theil des Salzes wurde auf der Spirituslampe bis zur Trockenheit abgeraucht, wobei er sich ganz verhielt wie Alaun oder schwefelsaure Thonerde, wenn man sie ihres Krystallwassers beraubt, und liefs eine schwammige, aufgeschwollene, glänzende Masse zurück. Als diese über der Flamme der Spirituslampe kein Wasser mehr



von sich gab, wurde sie im Platintiegel im Windofen gebrannt, bis sie durch neues Brennen nichts mehr an Gewicht verlor. 2,5 Gr. dieses Salzes liefs zurück 1,24 Gr. Erde; das Salz bestand also aus

Schwefelsäure	50,4	100
Beryllerde	49,6	98,4

oder die Säure sättigte darin 3mal so viel Basis, als in dem zuerst analysirten.

Da kein basisch schwefelsaures Salz existiren kann, in welchem die Säure doppelt so viel Basis sättigt, als in dem neutralen Salz mit derselben Basis, so ist klar, dafs das erste dieser Salze ein saures, das zweite neutrales, und das dritte basisches ist; doch auf diese Art, dafs die Säure darin zweimal der Basis Sauerstoff enthält, welches das erste Exempel ist, das man bis jetzt von einem solchen Salz gefunden hat und voraussetzt, *entweder* dafs die Schwefelsäure, wie die Salpeter-, Arsenik- und Chromsäure, 6 Volum Sauerstoff enthält, anstatt 3, wie wir bis jetzt annehmen; *oder* dafs die Beryllerde 3 Volum Sauerstoff enthält, welches letztere auch aus andern Umständen wahrscheinlich ist.

Das basische Salz, das niederfällt, wenn das zuletzt genannte mit Wasser zersetzt wird, giebt beim Brennen 53,2 pCt. Erde, und giebt zuerst Wasser, dann Schwefelsäure von sich. Durch einen Zufall stieg die Hitze zu hoch bei meinem analytischen Versuch, dafs die Säure mit dem Wasser fortging. Seitdem habe ich keine Gelegenheit gehabt, eine neue Quantität dieses basischen Salzes zu bereiten. Doch die übergebliebene Erde stimmt in der Quantität mit dem überein, was seyn mufs, wenn diefs Salz den gewöhnlichen basischen Schwefelsalzen ähnlich ist, in welchen die Säure, die Basis und das Krystallwasser gleiche Quantität Sauerstoff enthält.

Ein solches Salz besteht aus

Beryllerde	53,14
Schwefelsäure	28,11
Wasser	18,75.

Da nun 100 Th. Schwefelsäure 64,1 Th. Beryllerde neutralisiren, so müssen diese 19,96 Th. Oxygen enthalten, und die Erde demnach zusammengesetzt seyn aus

Beryllium	68,861	100
Sauerstoff	31,136	45,22.

Doch damit diese Angabe nicht allein auf der Analyse der schwefelsauren Salze beruhe, löste ich Beryllerde in Salzsäure auf. Es entstand bei Ueberschufs von Säure ein krystallisirendes Salz; aber da die Säure verjagt war, so dafs das basische Salz sich zu bilden begann, entstand nur eine gummiähnliche Masse. Diese wurde in Wasser aufgelöst, geseiht vom basischen Salz, und zuerst gefällt mit kohlensaurem Ammoniak und dann mit salpetersaurem Silberoxyd. Ich erhielt 0,626 Gr. Beryllerde sammt 3,392 Gr. salzsaurem Silberoxyd, welches 0,6465 Salzsäure entspricht. Das Salz bestand demnach aus

Salzsäure 50,865 100

Beryllerde 49,135 96,6

Aber wenn 96,6 Beryllerde enthalten 29,454 Sauerstoff, so enthalten 100 Th. der Erde 30,5 Th. Sauerstoff, welches demnach der vorhergehenden Angabe ganz nahe kommt.

Was die Anzahl der Volumtheile des Sauerstoffs betrifft, so scheint die Beryllerde 3 zu enthalten. Ich gründe diese Vermuthung darauf, dafs beide, Schwefelsäure und Thonerde, welche beide 3 Volum Sauerstoff zu enthalten scheinen, sich mit der Beryllerde in solchem Verhältnifs verbinden, dafs sie zweimal den Sauerstoff der letztern enthalten, welches nicht der Fall seyn könnte, wenn jene 2 oder 4 Volum Sauerstoff enthielte. Ein Volum Beryllium wiegt demnach im Maximum 681,3 (nach dem Versuch mit dem salzsauren Salz) oder im Minimum 663,63 (nach der Analyse des schwefelsauren Salzes). Es ist nicht so leicht auszumachen, welche von diesen Zahlen die genaueste ist.

### III.

#### *Versuch eines rein chemischen Mineralsystems von J. J. Berzelius.*

(Schweigg. Journ. Bd. XV. S. 301. 419.)

- 1) *Beantwortung einiger Einwürfe gegen die Anwendung der elektrochemischen Theorie, und der Lehre von den bestimmten Proportionen, als Grundlage des Mineralsystems.*

In einer besondern kurzen Abhandlung, betitelt: *Versuch, durch Anwendung der elektrochemischen Theorie und der Lehre von den chemischen Proportionen ein rein wissenschaftliches System der Mineralogie zu begründen*, habe ich zwei, nach meinem Bedenken für die Theorie der Mineralogie wesentliche Punkte darzulegen gesucht: 1) Dafs die Mineralien betrachtet werden müssen als chemische Verbindungen zwischen Körpern von entgegengesetzten elektrochemischen Eigenschaften, und dafs demnach in jedem Mineral, welches aus oxydirten Körpern besteht, wenigstens eines der darin enthaltenen Oxyde betrachtet werden müsse als Säure im Verhältnisse gegen die übrigen, welche die Stelle der Basen ersetzen. Daraus folgt, dafs die ganze Klasse von Fossilien, welche blofs aus Erdenarten und Alkalien besteht, angesehen werden muß als kiesel-saure Verbindungen, und dafs in den metallhaltigen oxydirten Fossilien, da wo keine eigentliche Säure oder Kieselerde vorhanden, eins von den Metallen die Stelle der Säure vertreten muß. 2) Dafs dieselben chemischen Gesetze, welche die Elemente bei den Versuchen in unsern Laboratorien befolgen, wirken oder gewirkt haben bei der Verbindung derselben im Innern der Erde; und dafs diese Gesetze, besonders der Theil derselben, welcher sich auf die bestimmten Verbindungsverhältnisse der Elemente bezieht, durch gar man-

nigfache, bereits öffentlich bekannte analytische Versuche über die Producte des Mineralreiches, aufser allem Zweifel gesetzt werden können.

Diese kleine Abhandlung wurde in mehrere fremde Sprachen übersetzt, und einige Mineralogen haben sich über den Gegenstand geäußert, Zweifel vorlegend, sowohl gegen Anwendbarkeit der Principien, als gegen deren Richtigkeit.

Ehe ich nach dem rein wissenschaftlichen System die Fossilien in einer systematischen Ordnung aufzustellen suche, halte ich mich für verpflichtet, den Einwürfen, welche man machte, zu begegnen, und die Gründe für diese Aufstellung auf solche Weise darzulegen, das man sie verstehen kann, wie ich sie auffasste.

Die Einwürfe, welche ich hier hauptsächlich zu berücksichtigen gedenke, sind angeführt in den Göttinger gel. Anz. 9. Juli 1814., S. 1089, und haben zum Verfasser einen Mann, welchen unsere Zeit für einen ihrer größten Mineralogen erkennt.

Ich werde mit folgendem beginnen: „Die Ansicht des Chemikers und die des eigentlichen Mineralogen von der unorganisirten Natur, können und müssen verschieden seyn, ohne das sich darum behaupten läßt, die des ersteren sey allein eine wissenschaftliche. Den Chemiker interessiren die unorganisirten Naturkörper, so wie alle anderen Körper hauptsächlich nur in Hinsicht der Art und der Verhältnisse ihrer Mischung, und in Hinsicht der Erscheinungen, welche sich bei mit ihnen vorgehenden Veränderungen, zumal bei ihren Entmischungen zeigen; der eigentliche Mineralog als Naturhistoriker hingegen berücksichtigt zwar auch jene Eigenschaften, aber nicht an sich, sondern in beständiger Beziehung auf die äußeren Beschaffenheiten, die er in den chemischen nachzuweisen sucht.“

Dies ist nicht das erste Mal, das unsere Gewöhnung an Eintheilung der Wissenschaften, welche von Jugend auf wir als selbstständige und unabhängige zu betrachten gelernt haben, eine Beschränktheit in den Ansichten veranlaßt hat, welche aufserdem niemals stattgehabt hätte. Alles, was vom menschlichen Verstand kann gefaßt und positiv gewußt werden, macht eine einzige zusammenhängende Wissenschaft aus, und es findet sich keine natürliche Gränze für die mehrerlei Wissenschaften, welche wir getrennt, studiren; sondern wir studiren

sie getrennt, weil so wenig hinreicht unser individuelles Maafs zu füllen, und das Ganze unmöglich von Einem gefasst werden kann. Daher kommt es, dafs man sich vorstellen kann, die Ansicht des Chemikers und die des eigentlichen Mineralogen von demselben Gegenstand *könnten* nicht allein, sondern *müßten* verschieden seyn. Stellen wir uns für einen Augenblick vor, dafs das Kenntnißmaafs, welches gefordert wird um ein guter Chemist und ein eigentlicher Mineralog zu seyn, in einer Person vereinigt ist. Sollte wohl der den Chemisten von Mineralogen trennen? Sollte dieser bei Betrachtung eines Gegenstandes, welcher gleicher Weise Kenntnisse aus der Chemie in ihrer engern Bedeutung, als aus der Mineralogie fordert, von ungleichen Standpunkten ausgehen; je nachdem er ein Mal sich ansieht als Chemist, das andere Mal als Mineralog? Ich glaube es nicht. Es ist gänzlich falsch, dafs die Chemie sich einzig interessirt für die Phänomene, welche Mischungsveränderungen angehören, und dafs es blofs die Mineralogie ist, welche die Zusammensetzungen im Zusammenhang mit den äußern Merkmalen zu betrachten hat. Wenn die Chemie, indem sie die Zusammensetzung der Körper beschreibt und die Phänomene, welche hervorgebracht werden durch deren wechselseitige Wirkungen, vergessen sollte, eben so richtig und mit gleicher Umsorge jedes Gegenstandes äußere Charaktere auf solche Art zu beschreiben, dafs der Gegenstand, so weit unsere Kenntniß reicht, sich ganz und vollständig der Anschauung darstellt, von welcher Wissenschaft sollte sie denn das entlehnen, was zu des Gegenstandes vollständiger Beschreibung gehört? Wenn die Chemie, indem sie die Sammlung unserer Kenntnisse, z. B. über den Schwefel, darlegt, alles hinwegliesse, was auf seine äußern Charaktere sich bezieht, seine Farbe, Geschmack, Geruch, Härte, Grad der Durchsichtigkeit, Krystallfigur, eigenthümliches Gewicht, was würde wohl daraus folgen? Aber wie auf der einen Seite die Beschreibung der äußern und physischen Charaktere des Schwefels eben so wesentlich zu der chemischen Kenntniß des Schwefels gehört, als die Kenntniß der Phänomene, welche des Schwefels Verwandtschaften zu andern Körpern hervorbringen, worin unterscheidet sich dann die Weise der Chemie, den Schwefel zu betrachten, von der der Mineralogie? Einzig darin, dafs die erstere sich weidläufig aufhält mit der Beschrei-

**bung von des Schwefels sogenannten chemischen Charakteren; und darin, dafs, da die Chemie sich mit allen Körpern befaßt, sich die Mineralogie einzig auf diejenigen einschränkt, so unseres Erdkörpers unorganische, oder nicht lebende Masse ausmachen. Da nun eine richtige Darstellung von den äufsern Charakteren und Zusammensetzungen der Körper gleicherweise der Chemie wie der Mineralogie angehört, was für einen Grund kann man nun für die Meinung finden, dafs des Chemikers und des eigentlichen Mineralogen Ansichten nicht nur können verschieden seyn, sondern müssen.**

„Dafs eine *naturhistorische* Ansicht“, heifst es weiter, „der unorganisirten Natur möglich ist, und dafs sie auch selbstständig und wissenschaftlich seyn kann, eben so gut wie eine naturhistorische Ansicht der organisirten Natur, wie möchte man dieses bezweifeln wollen, wenn man mit den Fortschritten bekannt ist, welche die Erforschung des Aeufsern der Mineralkörper in neueren Zeiten gemacht hat; wenn man weiß, dafs ein großer Theil der äufseren Formen einer mathematischen Bestimmung unterworfen werden kann; dafs in ihnen nicht minder merkwürdige und feste Naturgesetze sich offenbaren, wie in den bestimmten Proportionen der Mischungen; wenn man sich überzeugt hat, dafs sich schon jetzt bei einem großen Theile der Mineralkörper die äufere Bildung in den Bestandtheilen nachweisen läßt, und dafs man hoffen darf, in der Ausmittlung dieses Verhältnisses, gerade durch die Lehre von den bestimmten Proportionen der Mischungen, die größten Fortschritte zu machen. Dafs aber eine naturhistorische Ansicht der unorganisirten Naturkörper auch für den philosophischen, das Ganze der Natur überschauenden Forscher im höchsten Grade wichtig, und dafs sie keinesweges, wie Herr Berzelius anzunehmen scheint, nur für Sammler geeignet ist, davon wird man sich lebendig überzeugen müssen, sobald man den Einfluß verfolgt, den das naturhistorische Studium der Mineralkörper auf die Geologie äufsert, wodurch es in einen innigen und nothwendigen Zusammenhang gebracht wird mit der Erforschung der allgemeinen Verhältnisse aller natürlichen Dinge, die doch unstreitig die höchste Stufe ist, auf welche sich das Studium der Natur erheben kann.“

Diese Aeufserung scheint die Meinung zu erkennen zu ge-

hen, daß die Mineralogie, nach einem rein chemischen Princip geordnet, nicht Naturhistorie seyn, sondern dann allein so angesehen werden könne, wenn man bei der Anordnung und Aufstellung der Gegenstände analoge Principien mit denjenigen befolgt, auf welchen die systematische Aufstellung in der organischen Natur beruht.

Laßt uns nun untersuchen, in wie weit das Princip für die Aufstellung der organischen Natur wohl könne angewandt werden in der unorganischen.

In der organischen Naturgeschichte beruht die ganze Classification *einzig und allein* auf äußeren Charakteren, und unter diesen beinahe ausschließend auf *der Form*, ohne die mindeste Berücksichtigung der innern Zusammensetzung, bei welchen es oft unmöglich wäre, die Abänderungen zu erforschen, und aus welchen, für jetzt, nichts geschlossen werden könnte. Die Gegenstände für die organische Naturgeschichte sind künstlich zusammengesetzte Maschinen, beruhend auf einer in ihrem Innern niedergelegten Kraft, welche nur für eine gewisse Zeit wirkt, wobei die Maschine allmähig sich selbst abnutzt, und endlich zerstört wird. Die Naturgeschichte sammelt deren äußere Charaktere, stellt die Gegenstände in Klassen zusammen, welche gewisse gemeinsame wesentliche äußere Charaktere haben, wodurch alle zu einer Klasse gehörende eine allgemeine Geschlechtsgleichheit haben, und da man Klassen von ähnlichen wesentlichen Charakteren neben einander stellt, so entsteht der allmähige Uebergang von einer Form in die andere; so daß, wie auch immer jedes getrennte Glied in der Kette dem nächst liegenden gleich seyn mag, sich doch bei weit getrennten Gliedern oft die größten Ungleichheiten in den Formen finden.

Das Princip für die Aufstellung der organischen Natur ist demnach *einzig* die Form, und der allmähige Uebergang von der einen Form zur andern begründet diese Aufstellung. Ist dieß Princip anwendbar, und diese Aufstellung möglich in der unorganischen Natur? Laßt uns zurückgehen zu den ersten Principien für die Bildung dieser besondern Naturproducte, um so zu sagen unsere Untersuchung *ab ovo* zu beginnen.

Die organische Natur ist zusammengesetzt aus mehr denn zwei Elementen, gewöhnlich aus drei oder vier, und bisweilen mehrern, welche beinahe in allen Verhältnissen sich ver-

einigen zu können scheinen: d. i. so, um gemäß den Ansichten der Corpuscular-Theorie zu sprechen, daß in der Vereinigung zwischen den Partikeln oder Atomen der Grundstoffe kein Atom Einheit zu seyn braucht, sondern daß sie nach allen Verhältnissen, innerhalb gewisser Gränzen eines Maximums und Minimums, sich vereinigen können; z. B. wenn die Elemente sind  $A, B, C, D$ , so können sie vereinigt seyn in solchen Verhältnissen, daß in folgender Formel  $3A + 4B + 6C + 12D$  die Ziffern mit jeder andern beliebigen \*) Ziffer vertauscht werden können; einzig daß sie ein gewisses Maximum nicht übersteigen, das wir indefs noch nicht kennen. Durch diesen Umstand kann vermittelt dieser 4 Elemente eine beinahe unberechenbare Anzahl verschiedener Verbindungen hervorgebracht werden, und dadurch, daß man ein Atom fortnimmt oder zulegt zu irgend einem der Grundstoffe, entsteht eine neue Verbindung, welche aber nach ihrer Zusammensetzung, wie nach ihren darauf beruhenden Eigenschaften, der vorhergehenden ganz nahe kommt, und mit derselben eine vollkommene Aehnlichkeit hat. So sehen wir z. B. unter den Producten des Gewächsreiches das eine flüchtige Oel sich vom andern unterscheiden; fast alle haben eine gemeinsame Uebereinstimmung in den physischen und chemischen Charakteren: so ist der Zucker von *Saccharum officinarum* ungleich dem aus *Vitis vinifera*, und diese beiden ungleich dem Zucker aus Stärke, aber alle drei sind Zucker. Dieses Umstandes wegen liegt das Princip für die systematische Aufstellung der organischen Natur in *dem* für die Zusammensetzung ihrer nähern Bestandtheile.

Man sieht aus diesen Anmerkungen, wie die Chemie, indem sie auf der einen Seite das Princip für die systematische Aufstellung der organischen Naturhistorie rechtfertigt, auf der andern Seite sich ganz spät in die organische Naturhistorie einmischt, und auch dann blofs um aufzuklären, vielleicht aber niemals um zu dirigiren; weil in der organischen Natur etwas liegt, welches über die Gränze der Erweiterung gehen dürfte, wohin wir möglicher Weise einmal die Chemie bringen können.

\*) Vielleicht indefs mit einigen Ausnahmen, welche wir künftighin besser einsehen werden, die aber hier ohne Einfluß sind auf die Anwendbarkeit des Beispiels.



Wenn wir uns die Erdmasse fertig vorstellen mit allen ihren Grundstoffen, aber ohne Bewegung und ohne organische Wesen, so wird eine fremde Einwirkung erfordert, um sie zu bewegen, und eine, wenn ich so sagen darf, weit unbegreiflichere fremde Einwirkung, um die sich allezeit reproducirende organische Natur hervorzubringen. In dem Umkreis der unorganischen Natur vereinigen sich die Elemente nicht nach dem Princip für Zusammensetzung in der organischen. Gieb dem Chemiker die Grundstoffe, und seine Bemühungen werden sich fruchtlos verzehren in Versuchen, dieselben auf die Weise der organischen Natur zusammen zu binden; die organische Natur scheidet sich demnach von der unorganischen eben darin, dafs, wenn die Elemente gegeben sind, sie ein *primum movens* fordert, welches aufser den Elementen liegt, und ohne welches niemals, durch der Elemente ursprüngliche Kräfte, organische Wesen, oder nur mit deren Producten gleichartige Verbindungen gebildet werden.

Das Princip dagegen für die Zusammensetzung der unorganischen Natur ist gänzlich verschieden. Ihre nähern Bestandtheile sind zusammengesetzt nur aus zwei Elementen; und des Erdglobus unorganische Masse stellt nichts anders dar, als einige wenige elementare Körper aufser dem Verbindungszustand, eine gröfsere Zahl aus zwei Elementen zusammengesetzter, d. h. binärer Körper, und eine ganz grofse Anzahl Verbindungen zwischen binären Körpern, mit einander vermischten. In der binären Verbindung mufs das eine Element allezeit die Einheit seyn; das will sagen, dafs wenn  $A$  und  $B$  Elemente sind, so können sie sich einzig in solchen Verhältnissen vereinigen, dafs das eine  $A$  sich verbindet mit 1, 2, 3, 4... $B$ , bis zu einem gewissen Maximum, welches noch unbekannt ist, aber welches nicht 12 überschreiten möchte; aber keine Verbindungen finden sich zwischen  $2A$  und  $3B$ , oder  $4A$  mit  $5B$  u. s. w. Daher kommt's; dafs wenn man ein Atom von  $B$  entweder zusetzt oder wegnimmt, so wird die Mischungsveränderung so bedeutend, dafs meist alle Aehnlichkeit aufhört, und dafs  $A+3B$  nicht mehr einige äufsere Analogie mit  $A+2B$  hat. Weiter, wenn die binären Körper wechselseitig sich mit einander verbinden, so gilt dasselbe Gesetz, dafs einer davon allezeit die Einheit seyn mufs, und daraus folgt hinwiederum, wegen der grofsen Verschiedenheit in

den Proportionen der Zusammensetzungen, dafs die Verbindung  $AB + CB$  meist nicht im geringsten äufsere Aehnlichkeit mit  $AB + 2CB$  hat.

Die Mischungsveränderungen in der unorganischen Natur geschehen daher mit so grossem Sprung, dafs alles Suchen nach Uebergang dort eine Ungereimtheit ist, und der Grund davon liegt eben in dem Princip für die Zusammensetzung der unorganischen Natur.

Doch mufs ich erinnern, dafs, wenn mehrere unterschiedene binäre Körper sich vereinigen, der Sprung minder stark ist im Verhältnifs als die Anzahl der verschiedenen binären Körper und mit derselben die Anzahl der zwei oder mehrerer Atome zunimmt, und je näher man dem Maximum dieser Anzahl kommt, desto weniger ungleich werden die verschiedenen Verbindungen, welche um diese Zahl herum möglich sind, so dafs man sich überreden könnte etwas zu haben, das dem Uebergange zwischen den Gliedern in der Kette der organischen Natur ähnlich sey. Aber ungeachtet diese Aehnlichkeit unter den um das Maximum herumliegenden Körpern bisweilen nicht zu verkennen ist, so kann sie gleichwohl nicht angewandt werden als Princip für die Aufstellung des Ganzen, denn sie hat bei der grössten Anzahl unorganischer Producte nicht statt.

Da die Mineralogen bisweilen bei unvermischten Fossilien den Ausdruck gebrauchen, dafs eins in das andere übergeht, so zeigt dies an, dafs sie sich keine richtige Vorstellung von der Sache gemacht. Haüy hat unter dem Artikel Grammatit, in seinem gröfsern mineralogischen Werke, ganz richtig bemerkt, dafs man solches nur von Bergarten, als vermengten Massen, sagen kann; aber dafs dies bei unvermischten Fossilien durchaus nicht statthabe. Hat man jemals gesehen Gyps oder Flussspath, oder Topas, oder Smaragd, oder irgend ein anderes bestimmt charakterisirtes Fossil, welches ein Uebergangsglied von einem zu einem andern Fossil war? Aber, wird man mir vielleicht antworten, man hat Kalkspath gesehen, welcher in kohlen-saures Eisenoxydul oder in Bitterspath übergeht u. s. w. Laßt uns diese Uebergänge untersuchen. Wenn Salpeter und Kochsalz in mehreren ungleichen Proportionen vermischt und zusammengeschmolzen werden, so erhält man Massen von verschiedenem Aussehen: der reine, oder

der nur mit ein paar Procent Kochsalz vermischte Salpeter hat des Salpeters strahligen Bruch, welcher abnimmt und bald nicht mehr sichtlich bleibt; wenn des Kochsalzes Quantität zunimmt, womit eben auch Schwerschmelzbarkeit und Härte der Masse zunimmt; oder wenn der Salpeter anschießt aus einer unreinen Mutterlauge, so sind die Krystalle bei jedem besondern Anschiesßen alle mehr und mehr kochsalzhaltig, bis sie endlich mehr Kochsalz als Salpeter halten. Kann man alles dieses einen Uebergang von Kochsalz zu Salpeter nennen? So verhält es sich durchaus mit den erwähnten mineralogischen Uebergängen; sie sind nichts anders als mechanische Mengungen, welche die Charaktere der Mischung mehr und mehr von denen der Hauptmasse abweichend machen.

Ich will nicht behaupten, daß nicht mehrere Mineralogen, welche das Wort Uebergang von Fossilien gebrauchten, richtig die Natur dieser Art Uebergang einsahen; aber man muß dagegen erinnern, daß es nicht recht ist, ein Wort zu gebrauchen, welches in einem andern Theil der Naturhistorie eine andere innere Bedeutung hat.

In dem Princip für die Zusammensetzung der unorganischen Natur liegt demnach der Grund des Umstandes, daß das Mineralsystem nicht in einer solchen Kette aufgestellt werden kann von einander ähnlichen Gliedern, wie das organische, und daß alle Versuche der Art einen höchst unwissenschaftlichen Ausschlag nehmen.

Vergleicht man übrigens die äußern Charaktere, die man in beiden Klassen aufzustellen hat, so findet man einen neuen Beweis für die Unmöglichkeit aus den äußern Charakteren in der Mineralogie ein System zu machen; denn da in der organischen Natur alles ausgeführt wird einzig nach Formen, so hat man in der unorganischen Natur so manche andere äußere Charaktere auf einmal und im Zusammenhang zu betrachten, z. B. Form, Farbe, Härte, Bruch; Durchsichtigkeit u. s. w.; aus welchen kein Medium gezogen werden kann als Grund für die Classification. Man kann wohl, wenn man bloß Rücksicht nimmt auf eins oder höchstens zwei dieser Charaktere, die Producte unorganischer Natur auf solche Weise zusammenstellen, daß die äußere Eigenschaft, welche am stärksten das äußerste Glied charakterisirt, allmählig bei den folgenden abnimmt und von einer andern ersetzt wird, welche

dann hervorsticht. Aber so werden oft Glieder zusammengestellt, welche von einem andern Gesichtspunkt betrachtet, z. B. in Beziehung auf andere äußere Eigenschaften, oder auf Zusammensetzung, höchst ungleichartig sind. Ich komme weiterhin zur Nachweisung ganz merkwürdiger Exempel der Art, aus den Mineralsystemen unserer größten Meister genommen. — Doch ich kehre zurück zu den Einwürfen, so ich zu beantworten habe.

„Aus dem eben Gesagten wird es schon einleuchten, daß eine Classification der unorganisirten Naturkörper, *welche sich allein auf chemische Principien stützt und auf das Äußere gar keine Rücksicht nimmt, nicht wohl eine mineralogische seyn könne.* Nur die Classification ist für die Mineralogie geeignet, welche die unorganisirten Naturkörper in Gruppen vertheilt, *in denen sie nicht allein nach gewissen Aehnlichkeiten in der Mischung, sondern auch nach gewissen Uebereinstimmungen im Äußern neben einander stehen,* und welche diese Gruppen den natürlichen inneren und äußeren Verwandtschaften den Körpern gemäß an einander reihet.“

Eine echt mineralogische Classification soll also diese seyn, *wo man als Grund für die Aufstellung zugleich anwendet die Zusammensetzung der Mineralien, und deren Uebereinstimmung in den äußern Charakteren.* Wir werden gleich untersuchen, in wie weit solches möglich ist. Aber ich muß vorher einiges auf Veranlassung der Stelle „auf das Äußere gar keine Rücksicht nimmt“ vorausschicken. Mehrere, welche sich über das rein chemische Mineralsystem geäußert, scheinen geglaubt zu haben, daß ich damit beabsichtigt, aus der wissenschaftlichen Mineralogie die Lehre von äußern Kennzeichen der Fossilien zu verweisen. Ich muß daher erinnern, daß man einen Unterschied machen muß zwischen dem Princip der Ordnung, der gemäß die Fossilien in der Mineralogie nach einander angeführt werden, d. i. dem Princip für die systematische Aufstellung, und dem Princip der Beschreibung jedes besondern Minerals, von der Art, daß es mit der mindesten Mühe kann wieder erkannt und von andern unterschieden werden, mit welchen es verwechselt werden könnte. So vollkommen unanwendbar als die äußern Charaktere sind, wenn die Frage ist, für ein noch nicht analysirtes Fossil den rechten Platz in dem System zu bestimmen, so unumgänglich

nothwendig sind sie in des Systems beschreibendem Theil, um die chemischen Untersuchungen bereits analysirter Fossilien überflüssig zu machen. Ich muß deswegen hinzusetzen, daß ich so verstanden zu werden wünsche, daß der Fossilien äußere Charaktere, ungeachtet sie bei der Fossilienclassification weder als Princip gelten, noch überhaupt in Betrachtung gezogen werden können, gleichwohl einen höchst wesentlichen Gegenstand für die Mineralogie als Wissenschaft ausmachen.

Wir wollen nun die gemeinsame Anwendung des Princip der Mischung und äußern Charaktere näher betrachten. Es kann gewiß nicht geläugnet werden, daß die äußern Charaktere einzig und allein auf der Zusammensetzung beruhen; aber wir haben bereits vorhin angeführt, daß von den großen Sprüngen, welche die Zusammensetzung macht, eben die großen Verschiedenheiten in den äußern Charakteren bei Körpern kommen, welche aus gleichen Elementen, aber in ungleichen Proportionen zusammengesetzt sind. Entweder hält nun die Zusammensetzung gleichen Schritt mit den äußern Charakteren, wodurch demnach eines von beiden (besonders letztere) als Classificationsgrund überflüssig wird, weil beide dasselbe Resultat geben; oder sie halten nicht gleichen Schritt, das will sagen, bleiben streitend in der Hinsicht, daß Körper, so dieselben Bestandtheile enthalten, aber in ungleichen Verhältnissen, sich in gewissen äußern Charakteren mehr unterscheiden als andere Körper von einer verschiedenartigen Zusammensetzung. Die Erfahrung bezeugt, daß letzteres sehr oft eintritt. — Was bleibt hier zu thun übrig? Soll Aehnlichkeit der äußern Eigenschaften uns veranlassen ein Fossil zu andern zu rücken, welchen es gleicht, aber neben welchen es in Beziehung auf des Princip chemischen Theil nicht stehen darf, weil es mit ihnen nicht gleichartige Zusammensetzung hat? Diese Frage muß natürlicher Weise mit *Ja* beantwortet werden, denn im andern Fall könnten ja sonst die äußern Merkmale nie zum Theilnehmen an dem Princip der Aufstellung kommen. Aber in allen Mineralsystemen giebt die chemische Eintheilung die Grundzüge (*hufveduppraning*), nach dieser werden Klassen und Ordnungen formirt, und die äußern Charaktere erhalten erst im Einzelnen ihre Anwendung; wenn man nun sich dieser letztern bedient, um zusammenzustellen

was nach des Systems Grundprincip nicht zusammengehört, so ist das System inconsequent. Es ist demnach deutlich, daß in einem consequenten System, und ein solches sollte jedes wissenschaftliche System seyn, unmöglich die Zusammensetzung und die äußern Charaktere in Vereinigung das Princip für die Aufstellung abgeben können; sondern man müßte entweder der Zusammensetzung allein oder den äußern Eigenschaften allein folgen, ohne einem auf das andere Einfluß zu lassen.

Nach dem allen müssen wir untersuchen, in wie fern die Mineralogie Naturgeschichte zu seyn aufhört, in dem Augenblick als sie aufhört einen gleichen Eintheilungsgrund mit der organischen Naturgeschichte zu befolgen. Die Mineralogen, welche dem rein chemischen Princip bei Aufstellung der Mineralien den Grund entgegensetzen, daß die Mineralogie als ein Theil der Naturgeschichte betrachtet werden müsse, scheinen der Meinung, daß nicht einzig der Gegenstand, sondern auch die Methode es sey, welche die Mineralogie zu Naturgeschichte macht. — Da ich einzusehen glaubte, daß das Princip der Naturgeschichte einer Modification bedürfte, um mit einer tiefern und mehr umfassendern Ansicht der Mineralogie übereinzustimmen, stellte ich mir nicht vor, daß diese Wissenschaft deswegen weniger Naturhistorie bleiben sollte als vorher, weil es nach meiner Meinung einzig der Gegenstand der Wissenschaft ist, welcher sie zur Naturgeschichte macht, und weil ich die Methode sie abzuhandeln für die beste hielt, welche die richtigste und vollkommenste Ansicht giebt, nicht bloß von jedem besondern Gegenstand, sondern auch von der Wissenschaft im Ganzen. Man darf nicht glauben, daß die Mineralogie deswegen nicht ein Theil der Chemie sey, weil sie zugleich Naturgeschichte ist, denn dies faßt nichts widerstrebendes in sich; so hat man in einem unserer neuesten besten Handbücher der Chemie (Thomson's) den Mineralien und der Theorie derselben einen besondern Abschnitt gewidmet, welches nicht ohne Schaden für's Ganze in einem guten und vollständigen chemischen Lehrbuch vermißt wird. Da demnach die Mineralogie zugleich beides, Naturgeschichte und ein Theil der Chemie, seyn kann, darum weil sie aus dieser letztern alles entlehnen muß, was dazu beitragen kann, um sie von einer Registerkenntniß zur Wissenschaft zu erheben, so dürfte

es auch ziemlich klar seyn, dafs, je mehr sie von der letztern aufnimmt, desto vollkommener wird sie als Naturgeschichte.

Durch diese Anmerkungen liegt es, meine ich, hinreichend am Tage, dafs das Princip der systematischen Anordnung in der organischen Natur vollkommen unanwendbar ist auf die unorganische; auch dafs diese Unanwendbarkeit ihren Grund hat in den verschiedenen Principien der Zusammensetzung der einen und der andern Naturklasse; aber dafs dessen ungeachtet die Geschichte der unorganischen Bestandtheile unseres Erdkörpers nicht minder ein Theil der Naturhistorie ist, als die Geschichte der organischen.

Aber wir kommen nun zu einem Einwurf, welcher mehr insbesondere die Art trifft, wie *ich suchte anzuwenden* das rein chemische Princip. „Dafs nun aber die von Herrn Berzelius vorgeschlagene Classification diesen Forderungen durchaus nicht entspricht, gehet schon aus einem flüchtigen Blicke auf das Wenige im vorigen mitgetheilte hervor; denn welcher Mineralog würde z. B. wohl auf den Gedanken kommen, Graphit, Arsenikkies, gediegen Tellur, Rotheisenstein, Chrysolith in eine Ordnung zusammen zu stellen, und dagegen *gediegen Tellur* von den übrigen bekannten, nahe verwandten Tellurverbindungen zu trennen?“ — Die Arbeit, über welche der Verfasser in dieser Anmerkung sich äufsert, war zu nichts weiter bestimmt, als das Princip des rein wissenschaftlichen Systems darzulegen, nicht das System selbst zu geben; und dafs man nicht ein Exempel von der chemischen Constitution verschiedener Fossilien, welche ich dort anführte, als eine Probe des Systems selbst nehmen möge, habe ich in der benannten Abhandlung ausdrücklich durch Folgendes angeführt: „Ich habe bei jeder der drei Familien verschiedene Species angeführt, welche ich, im Fall ich das ganze System schriebe, bei einer andern Familie aufgeführt hätte.“ Das angeführte Beispiel trifft demnach nicht in seinem ganzen Umfange das von mir vorgeschlagene Classificationsprincip; zumal da Chrysolith, gemäß diesem Princip, nicht zur Familie des Eisens gehören kann. Was aber Graphit, Arsenikkies, gediegen Tellur und Rotheisenstein betrifft, so dürfte es keiner besondern Vertheidigung bedürfen, dafs man in einem chemischen Mineralsystem in der Familie des Eisens gekohltes arsenik- und tellurhaltiges und oxydirtes Eisen zusammenstellt.

„Aber nicht blofs in Hinsicht der gröfseren Abtheilungen ist die Classification des Herrn Berzelius *ganz unmineralogisch, sondern das Unnatürliche derselben nach einer naturhistorischen Ansicht* leuchtet ganz besonders auch in den Unterscheidungen der Species hervor. *Die chemische Ansicht von der Gleich- und Verschiedenartigkeit der Substanzen weicht von der mineralogischen sehr ab*; denn wenn man nach jener nur auf die qualitative und quantitative Gleich- oder Verschiedenartigkeit der Bestandtheile siehet, so muß man nach dieser zugleich auch auf die Gleichheit oder Verschiedenartigkeit der äufseren Beschaffenheiten Rücksicht nehmen; auf den Einfluss, den die verschiedenen Theile der Mischung auf gewisse constante Beschaffenheiten des Aeußeren haben; *wodurch man dahin gelangt, in mineralogischer Hinsicht gewisse Bestandtheile für unwesentlich zu halten, die nach einer rein chemischen Ansicht nicht minder wesentlich sind als andere.* Der Chemiker wird daher oft gewisse Species trennen, die dem Mineralogen nur als Abänderungen einer und der nämlichen Substanz erscheinen. Herr Berzelius spricht z. B. zwei in der Mischung etwas verschiedene Varietäten des Eisenkiesels für zwei differente Species an, worin ihm, so wie in vielen ähnlichen Distinctionen, kein wissenschaftlicher Mineralog folgen wird.“

Mir kommt es unbegreiflich vor, wie die chemische Ansicht der Gleichartigkeit und Verschiedenartigkeit eines Körpers abweichen soll von der mineralogischen, zugleich dafs man durch die Betrachtung gewisser constanter äufseren Beschaffenheiten dahinkommt, in mineralogischer Hinsicht gewisse Bestandtheile für nicht wesentlich zu halten, welche nach einer rein chemischen Ansicht nicht minder wesentlich sind als andere. Es ist gewifs, dafs der Verfasser etwas anders im Auge hatte bei diesen Anmerkungen; als der Worte Sinn zu erkennen giebt; denn wenn der Mineralog einen Bestandtheil einer Verbindung nicht wesentlich derselben zugehörig erklärt, welchen der Chemiker als einen wesentlichen Theil derselben ansieht, d. h. ohne welchen die Vereinigung nicht das seyn würde, was sie ist, so müßte sich einer derselben nothwendig geirrt haben, und sich berichten lassen.

Doch ich will glauben, dafs der Verfasser jener Anmerkungen eigentlich dahin zielte, dafs man bei einer strengen Berücksichtigung der constanten Verhältnisse in den Krystall-



formen nicht selten fand, daß ein Bestandtheil eines Krystalls dem Krystall nicht angehören kann, weil absolut dieselbe Krystallform den übrigen Bestandtheilen des Krystalls ohne des vorgenannten Gegenwart zugehört. Aber wenn in solch einem Fall der Chemiker sich weigert, diesen Umstand beweisen zu lassen, was er wirklich beweist, so ist dieß ein individueller Irrthum, aber kann niemals eine Vertheidigung für den unrichtigen Satz seyn, daß man in mineralogischer Hinsicht etwas als nicht wesentlich betrachten kann, was in chemischer es *wirklich* ist.

Was schließlic den Vorwurf betrifft, daß ich nach solchen Gründen zwei in ihrer Mischung etwas ungleiche Varietäten des Eisenkiesels getrennt habe, worin, so wie in manchen dergleichen Distinctionen, kein wissenschaftlicher Mineralog mir folgen werde: so trifft er nicht das Principle des Systems, aus dem es nicht eine Folge seyn kann, als verschiedene Species Fossilien aufzuführen, welche ungleiche Quantitäten mechanischer Einmengungen enthalten, sondern meine individuelle Kenntniß der Mineralogie im Allgemeinen, und geht also die Materie nichts an, die wir hier zum Gegenstand haben. Doch im Fall irgend ein Leser neugierig seyn sollte, zu erfahren, in wie fern ich diesen Vorwurf verdient habe, oder nicht, so sey mir erlaubt ihn hinzuweisen auf die systematische Aufstellung unter dem Fossil *Hedenbergit*, Familie Eisen, auch auf die Anmerkungen über dieses Fossil, welche ich in den Noten beifügte.

Auf Veranlassung dieses und des Folgenden: „So sind wir doch anderer Seits nicht weniger fest überzeugt, daß die Anwendung der elektrochemischen Theorie und der Erfahrungen über die festen Proportionen auf die Mineralogie, auf einem ganz anderen Wege gemacht werden müsse, als Herr Berzelius vorgeschlagen hat“, dürfte es mir erlaubt seyn, die Mineralogen an die Nothwendigkeit zu erinnern, bei Beurtheilung neuer oder veränderter wissenschaftlicher Ansichten, besonders von Seiten der Chemie, mit mehr Behutsamkeit der ersten Empfindung Gehör zu geben; denn eine lange und eingewurzelte Gewohnheit einer gewissen Ansicht nimmt oft bei uns, ohne daß wir es merken, die Stelle einer auf positive und unumstößliche Gründe gestützten Ueberzeugung ein, und kann dann nicht anders als durch eine länger fortgesetzte Prü-

fung und allmählig zunehmendes Angewöhnen an die neuere Ansicht; im Fall diese die richtigere ist, nach und nach ausgetrotet werden. Diefs war bisher das Verhalten bei gröfseren oder geringeren Veränderungen in angenommenen wissenschaftlichen Sätzen; und gewöhnlich trägt es sich zu, dafs ein folgendes Zeitalter allgemein überzeugt ist von der Richtigkeit eines grossen Theils dessen, was das vorhergehende als unrichtig bestritt.

Schliesslich hat man auch den Einwurf gemacht, dafs die chemischen Untersuchungen noch nicht den Grad von Zuverlässigkeit erhalten haben, dafs die neue Lehre nach ihrem ganzen Umfang angewandt und bekräftigt werden könnte. Dafs es sich so verhält, ist leider wahr; aber diefs beweist nichts gegen der neuen Ansichten Richtigkeit; denn es ist klar, je früher man die Wissenschaften aus richtigen Gesichtspunkten zu behandeln beginnt, je zeitiger nehmen die Untersuchungen einen richtigeren Gang und je schneller kommt man zum Ziele.

## 2) *Einige Betrachtungen über die Constitution der Mineralien* \*).

Des Erdkörpers unorganische Masse besteht aus einer mechanischen Mengung verschiedener chemischer Verbindungen untereinander, zerstreut in kleineren oder gröfsern Theilen. Wenn mehrere besondere Verbindungen neben einander in so grossen Theilen liegen, dafs sie mit Augen wahrgenommen werden, oder durch mechanische Mittel getrennt werden können, so heifst das Fossil *ein gemengtes Fossil*; dergleichen sind die meisten Bergarten. Wenn aber die mehreren besondern Verbindungen, welche sich in einem Fossil vermengt finden, nicht mit den Augen entdeckt werden können, weder im frischen Bruch, noch wenn der Stein geschliffen und polirt

---

\*) Während des Druckes dieser Abhandlung traf noch eine Uebersetzung davon ein vom Hrn. Dr. Chr. Gmelin, welcher dieselbe in Stockholm selbst schrieb und mit Berzelius durchging. Eine Vergleichung derselben mit den vorhergehenden schon gedruckten Blättern bewies die Genauigkeit der hier vorliegenden Uebersetzung. Von nun an verglich Herr Prof. Pfaff seine Arbeit mit der des Herrn. Dr. Gmelin noch im Manuscript und wünscht in so fern, dafs die folgende Uebersetzung angesehen werde als von ihm gemeinschaftlich bearbeitet mit diesem seinem achtungswerthen Landsmanne. d. H.

wird, so heißt dieß *ein zusammenverschmolzenes Fossil (sammangjutet fossil)*, deswegen weil seine Mischung derjenigen ähnlich ist, welche man erhält, wenn man zwei oder mehrere geschmolzene Körper, welche sich nicht chemisch vereinigen, vermengt und schnell erstarren läßt, ehe eines jeden besondere Krystallisationskraft die einzelnen veranlaßt, sich in größere und deutlich abgeordnete Theile zu sammeln. Wenn aber in einem Fossil die chemische Analyse nichts entdeckt, als solche Bestandtheile, von welchen uns die Wissenschaft lehrt, daß sie dem durch die Analyse gefundenen wechselseitigen Verhältniß nach eine einzige chemische Verbindung ausmachen können, so heißt dieß *ein ungemengtes Fossil*. Viele Mineralogen haben für die Fossilien der zwei letzten Arten den Namen *einfache Fossilien* gewählt; aber außerdem, daß beide in einer wissenschaftlichen Mineralogie nicht vermischt werden müssen, so hat das Wort *einfach* hier einen zweideutigen Sinn: denn man kann wohl vom Diamant sagen, daß er ein einfaches Fossil sey, aber nicht vom Smaragd z. B., welcher dagegen ein ungemengtes ist. Ich wünschte, daß die Mineralogen dieser kleinen Neuerung Beifall geben möchten, welche richtiger ist, beides in Sprache und Sache, als die vorhin angeführte Bestimmung.

Werner, und nach ihm die meisten andern Mineralogen, theilen die Fossilien ein in einfache und gemengte; welches letztere dem entspricht, was auch ich im Vorhergehenden so genannt habe, und die aus Mengung der ersteren entstehen.

Da die einfachen, oder richtiger ungemengten Fossilien für die unorganische Naturgeschichte das nämliche sind, was Buchstaben und Worte für die Sprache, so verdienen sie natürlicher Weise eine ganz scharfe Prüfung, ehe sie vom Mineralogen für ungemengte erklärt werden. Man kann schwerlich fordern, daß Werner in der Periode, da diese Eintheilung von ihm gemacht wurde, im Stande gewesen seyn sollte, diese Prüfung anzustellen, zumal der Wissenschaften Bildung im Ganzen damals noch nicht den Grad von Entwicklung erreicht hatte, welcher auf die Nothwendigkeit einer solchen genauern Prüfung aufmerksam machte. Häufig dagegen konnte, dadurch daß er jedes Minerals Kerngestalt aufzufinden suchte, zu einem genauern Resultat kommen als Werner, ungeachtet auch er in dieser Materie sehr viel zur weitem Entwicklung übrig ge-

lassen hat. Dadurch begab sich's, daß beide eine Menge Fossilien als ungemengt ansehen, welche bei näherer Untersuchung zu den zusammengeflossenen gehörig befunden werden dürften.

Wenn wir die chemische Natur eines Fossils erwägen, so ist es unmöglich, sich nicht in Gedanken zu der Periode zurückzuführen, da die Fossilien in die Stelle kamen, wo wir sie antrafen. Wir finden dann wenigstens einige Umstände, womit dieser uns ewig verborgene Proceß begleitet war. Zu diesem gehört, daß gewisse Fossilien liquid oder weich waren, als andere schon eine feste Form angenommen, wodurch erstere mit den letztern zusammengeflossen, ohne sich in dieselbe einmengen zu können. Man kann sich nicht vorstellen, daß die weichen, oder liquiden Massen im Allgemeinen eine einzige chemische Verbindung ausmachten, zumal wenn sie aus mannigfach gemischter Masse entstanden und demnach so manches enthalten haben, was zufällig flüssig bleiben konnte. Aus diesem Flüssigen hat die Krystallkraft, und manchmal auch eine Präcipitation hier und da gewisse der darin befindlichen chemischen Verbindungen abgetrennt, welche sich absetzten als eine ungemengte und fast reine Masse, entweder angeschossen oder bloß gefällt. Oft aber ist ein solches gemengtes Liquidum fest geworden, ehe die Krystallkraft die gemengten Verbindungen abzusecheiden begann; und dann stellt die Masse ein nach dem Aussehen homogenes Aggregat dar, mit oder ohne Zeichen einer innern krystallinischen Textur, immer gemäß der verschiedenen chemischen Natur der gemengten Massen. Es ist natürlich, daß eine Menge unkrystallisirter Fossilien von einer dergleichen zusammengeflossenen Natur seyn mußte, und daß es ganz seltsam seyn würde, wenn sie nicht eine Mischung von mehrern chemischen Verbindungen wären. Es kommt der chemischen Analyse zu, aufzufinden, durch welcher Verbindungen Zusammenfließen sie entstanden. — Ich will versuchen, dies mit einem Exempel zu erläutern: Stellen wir uns vor, daß man Alaun und Glaubersalz in ihrem Krystallwasser zusammenschmelzt, und die Mischung erhärten läßt. Sie machen nun eine dem Aussehen nach homogene Masse aus. Stellen wir uns weiter vor, daß eine solche theils eingesprengt, theils nierenweis eingemengt unter andern Fossilien sich finde, und in diesem Zu-

stand der Gegenstand der Analyse würde. Diese würde darin finden Schwefelsäure, Kali, Natron, Thonerde und Wasser, aufser dafs bei chemischer Revision des Resultats weder der Schwefelsäure, noch des Natrons, noch des Wassers Sauerstoff irgend ein Multiplum wäre von dem der Thonerde oder des Kali's. Gleichwohl, betrachtet man das Resultat näher, so findet man, dafs die Thonerde zu Kali sich verhält wie im Alaun; auch wenn man die zu beider Sättigung erforderliche Schwefelsäure abzieht; der übrigbleibende Theil für die Sättigung des Natrons paßt; auch endlich, wenn man des Glaubersalzes Krystallwasser abzieht vom ganzen Wassergehalt übrig bleibt, was für die gefundene Quantität des Alauns erforderlich ist. Diese Analyse soll nun vom Chemisten beurtheilt werden. Ist hier nun der Umstand, dafs die untersuchte Masse als ein einziges homogenes Fossil vorkommt, hinreichend, daraus den Schluss zu ziehen, dafs man es darum als *eine* einzige chemische Verbindung betrachten müsse, und als einen Beweis, dafs in der Natur innern Werkstätten die bestimmten Proportionen zwischen den Verbindungen nicht so unverbrüchlich gehalten werden, wie in unsern Laboratorien? Kann man, frage ich, aus einem Grund, der für sich selbst nichts beweist, ein so unwissenschaftliches und mit einer gesunden Logik streitendes Resultat ziehen? Oder soll man nicht vielmehr das gefundene Fossil als zusammengemengt betrachten aus Glaubersalz und Alaun, aus dem Grund; weil die Bestandtheile nach Quantität und Qualität damit übereinstimmen, und weil die Chemie im geringsten keine Anleitung giebt, eine chemische Vereinigung zwischen Alaun und Glaubersalz zu vermuthen? Da in unsern Laboratorien so manche Exempel bei zusammengesetzten Körpern vorkommen, welche im fließenden Zustand sich mischen können, und sodann zusammen fest werden, ohne eine chemische Verbindung auszumachen, sollte wohl dasselbe minder statthaben bei des Erdkörpers unendlichen Processen, welche eben so oft dahin ausgehen, zusammenzumengen, als abzuschneiden? — Es kann also nach meinem Bedenken als ganz abgemacht angesehen werden, dafs manche von den Fossilien, welche in dem Systeme den Namen einfache haben, eigentlich zusammengeflossene Mischungen mehrerer sind; und dieser Umstand ist sehr in Anschlag zu bringen bei der Beurtheilung des Resultats chemischer Analysen. Man dürfte

**wohl Veranlassung haben, dies bei den meisten derben Fossilien zu erwarten.**

Die Kräfte, welche aus der gemengten Masse gewisse chemische Verbindungen abzuscheiden streben, können mehrere seyn, unter welchen die Krystallisationskraft die erste Stelle einnimmt; darnach kommt die Fällung, Sublimation, auch wohl noch minder bekannte Wirkungen der elektrischen Vertheilung im Innern der Erde.

Was Krystallisation betrifft, so begiebt es sich selten oder nie, daß sie absolut reine Krystalle hervorbringt. Wir wissen aus Erfahrungen in unsern Laboratorien, daß die Krystalle allezeit eine Portion in der Mutterlauge enthaltenen Stoffs einschließen, dessen Quantität in dem Krystall dem Grade der Sättigung der Mutterlauge mit diesem Stoffe proportionirt ist. Ich habe überdies in meiner vorhin angeführten Abhandlung S. 8. nachgewiesen, daß Körper, wenn auch nicht chemisch verbunden, doch zusammenkrystallisirt seyn können, und, wenn ich so sagen darf, einen Krystall von ungleichen Verbindungen bauen, welche, ohne einander wechselseitig abzustofsen, sich zusammen in eine gewisse geometrische Ordnung legen. Gleichwohl treffen noch andere Umstände zusammen, welche Anleitung geben, ein krystallisirtes Fossil nicht immer als ein ungemengtes zu betrachten. 1) Entweder wird das Flüssige von einer pulverförmigen, bereits erhärteten Masse eingesaugt, umher dann krystallisirend, sammt dem eingeschlossenen Pulver, was dann mehrentheils mit bloßen Augen erkannt wird. Solche sind z. B. die bekannten Kalkspathkrystalle von Fontainebleau, und eine Art sogenannter Bitterspath von Taberg in Wermland, welcher, nach Rothhof's Untersuchung, das Skelett des Meerschaums zurückläßt, wenn er in verdünnten Säuren aufgelöst wird; auch trifft man bisweilen halbe Stufen Meerschaum allein, und die andere Hälfte Meerschaum eingeschmelzt in Kalkspath. 2) Oder es begiebt sich auch, daß in einer weichen oder halbfließenden Mengung von zwei oder mehrern Verbindungen, welche erstarren, eine derselben mit einer überwiegenden Krystallisationskraft begabt ist. Derselben Partikeln kommen dann in eine krystallinische Polarität, aber ohne in der wenig beweglichen Masse aus sich die heterogenen Theile, welche sie umgeben, auspressen zu können. Ungeachtet des Abstandes, welcher dadurch zwischen

den polarisirten Theilchen entsteht, stellen sie sich gleichwohl alle in einerlei polarische Richtung; und es kommt ein Krystall heraus, welcher zwar Krystall einer einzigen Verbindung ist, der aber in seiner Masse eine große Menge fremder, dem eigentlichen Krystall nicht zugehöriger Stoffe enthalten kann. Stellt man sich vor, daß diese letzteren durch ein Lösungsmittel aus dem Krystall gezogen werden könnten, so würde solcher entweder zerfallen, oder ein schwammiges Gerippe zurücklassen.

Solche Krystallisationen fallen nicht selten im Mineralreich vor, und bei Beschreibung der bei Finbo, nahe Fahlun, gefundenen Fossilien kam ich auf ein ganz merkwürdiges Beispiel der Art an einem Smaragd, der, auf solche Art anschießend, eine große Masse Serpentin in sich schloß.

Die Basis aller Mineralogie ist demnach *die Kenntniß der selbstständigen chemischen Verbindungen, welche im Mineralreich theils unvermengt, theils zusammenverschmolzen vorkommen.*

Ehe man darin zu vollkommener Gewißheit kommt, wird die Beantwortung zweier für diesen Zweck bedeutender Fragen erforderlich, nämlich: 1) *Welches ist die größte Anzahl verschiedener binärer Körper, welche zusammen eine bestimmte chemische Verbindung ausmachen können?* und 2) *Welches ist das Maximum für die Theilchen eines jeden binären Körpers, welche in eine gewisse Verbindung eingehen können? ist dieses Maximum größer im Verhältniß, als die Anzahl der Bestandtheile zunimmt?*

Diese Fragen müßten von Seiten der Chemie abgemacht seyn, ehe man in der Mineralogie zu systematisiren beginnt; aber wie es bei der Bearbeitung aller Wissenschaften der gewöhnliche Gang war, anzufangen mit wenigen Mitteln, und nach der Hand bei der Ausarbeitung die Berichtigungen zu sammeln, so müssen auch wir in diesem Fall diese schweren Probleme fortgesetzten Untersuchungen überlassen, überzeugt von der Nothwendigkeit mancher Berichtigungen und Verbesserungen, welche erst bei vollständiger Entwicklung des ersten Versuchs eines völlig consequenten Mineralsystems sich ergeben können.

Die angeführten zwei Präliminarfragen fordern eine vollständige Kenntniß der chemischen Theorie, verbunden mit ausgebreiteter und umfassender Kenntniß der Mineralogie, so

wie ihrer Analysen, welche mit einer Genauigkeit und Vollkommenheit angestellt seyn müßten, die man mit Recht von keinem in unserer Generation erwarten kann. So gewiß es mir nicht einfallen kann, mit unserer jetzigen Kenntniß diesen Stoff entwickeln zu wollen, so wird mir doch der Versuch erlaubt seyn, den Leser etwas weiter hineinzuführen.

Eine Menge krystallisirter Fossilien von ziemlich distinctem Charakter kommt vor, welche so manche Bestandtheile enthalten, daß man nothwendig zweifeln muß, ob alle diese möglicher Weise eine einzige Verbindung ausmachen können. Darum ist erforderlich, daß durch eine gehörig gewählte und angestellte Untersuchung ausgemacht werde, ob dem so sey. Wenn wir z. B. finden, daß Hornblende, oder ein anderes wohl charakterisirtes Fossil, worin die Chemie mehrere Bestandtheile entdeckte, allezeit, wo es sich auch finden mag, gleiche geometrische Charaktere und gewisse gemeinsame Bestandtheile hat, bisweilen in ungleichen relativen Quantitäten, auch bisweilen vermischt mit andern, welche nicht in allen Hornblendekrystallen vorkommen, so ist natürlicher Weise die erste Frage: Sind die geometrischen Eigenschaften absolut dieselben? Im Falle es sich so verhält, so scheint es ziemlich consequent und richtig, zu schliessen, daß der Krystall allezeit aus einer und derselben Verbindung besteht, da Bestandtheile und ihre relativen Quantitäten allezeit gleich sind; denn im Fall, daß ein Hornblendekrystall mehrere Theile eines Bestandtheils enthalten sollte, oder Theile eines den andern fremden Bestandtheils, so müßte dieß natürlich Unterschiede in der Kernfigur hervorbringen, welche sich geometrisch entdecken ließen. Wollen wir nun annehmen, daß Hornblende, wo sie auch immer vorkommt, bei der geometrischen Analyse absolut dasselbe Resultat gebe, aber einige Verschiedenheiten bei der chemischen, dann läßt es sich denken, daß man durch Vergleichung der Analysen mehrerer dergleichen geometrisch identischer Exemplare dahin komme, die eigenthümliche chemische Verbindung aufzustellen, welche den Hornblendekrystall ausmacht, und deutlich darzulegen, welches die im Fossil gefundenen fremdartigen Stoffe sind, die nicht zu der eigentlichen Constitution der Hornblende gehören. Auf gleiche Weise kann man hoffen, in jedem Fossil von einer complicirten Zusammensetzung durch fortgesetzte Arbeit zu entdecken, welche



binäre Bestandtheile desselben die eigentliche Verbindung ausmachen, und welche nur zufällig sind; auch ist unzweifelhaft, daß während dieser Forschungen die vorgelegten Fragen sich durch Vergleichung der gefundenen Resultate beantworten. — Es ist übrigens gewiß, daß wenn man den Blick auf mehrere geometrisch und naturhistorisch als identisch von den Mineralogen angeführte Fossilien wirft; die Verschiedenheiten in den chemischen Resultaten ein Chaos darstellen, welches eher zurückschreckt als aufmuntert, besonders wenn man bedenkt, wie sehr es selbst bei weit einfachern Dingen anhaltende Arbeit und ununterbrochenes Nachsinnen kostet, um Licht zu gewinnen, über das man sich nachher verwundert, daß man es nicht gleich erblickt hat.

Doch ehe ich diesen Gegenstand verlasse, will ich noch einen für die wissenschaftliche Ansicht der Constitution der Fossilien höchst wesentlichen Punkt anführen. — Denken wir uns ein mannigfaltiger zusammengesetztes Fossil, z. E. Pyrop (worin Kieselerde die Säure ist zu den 4 Basen Kalk, Magnesia, Thonerde und Eisenoxyd) mit der Vorstellung, daß dessen Bestandtheile möglicherweise nur eine einzige ungemischte chemische Verbindung ausmachen. Wir können hier auf den ersten Anblick nicht eben so leicht uns vorstellen, wie diese 4 Silicate zusammengebunden seyn konnten zu einem gemeinsamen Ganzen, als wir einzusehen glauben, wie Schwefelsäure und Kalkerde im Gyps eine einzige Verbindung ausmachen können.

Dies ist wohl wahr, daß, nach Dalton'schen bloß mechanisch atomistischen Gründen, die Sache ganz leicht verstanden würde; denn dort baut man mit einer Anzahl gegebener Atome ein zusammengesetztes Atom, zu gleicher Weise wie man ein Haus baut, ohne auf etwas anders zu sehen, als daß das Mathematische in der Construction richtig ist; aber nirgends leuchtet die Unrichtigkeit solcher halben Ansichten klarer ein, als hier, denn hieraus würde eine unendliche Reihe von Verbindungen hervorgehen in einer beinahe unendlichen Anzahl von Proportionen. Die Erfahrung hingegen bezeugt, daß dies nicht der Fall ist, und eine umfassendere Ansicht gebietet uns, die Kräfte nicht unbeachtet zu lassen, worauf die Verbindungen beruhen.

Wir wissen, daß die Elemente in der *unorganischen Na-*

tur sich zu vereinigen streben im Verhältnisse ihres elektrochemischen Gegensatzes; und daraus folgt, daß, da die Verbindungen eben hierdurch statthaben, nie mehr als zwei Körper sich verbinden können, weil es eine dritte mitwirkende Kraft nicht giebt. Schwefel vereinigt sich mit Sauerstoff; Natrium verbindet sich auch mit Sauerstoff; und jedes von beiden ist nach geschehener Verbindung als *ein einziger* Körper bloß zu betrachten, Schwefelsäure oder Natron; diese zwei können sich nun vereinigen, aber nicht als drei: Schwefel, Natrium und Sauerstoff, sondern einzig als zwei: Schwefelsäure und Natron, und nach geschehener Vereinigung, nachdem der elektrische Gegensatz unter ihnen gehoben ist, machen sie wieder bloß einen einzigen Körper aus. Dieser vereinigt sich wieder mit Wasser zu krystallisirtem Glaubersalz, nicht als drei: Schwefelsäure, Natron und Wasser, sondern bloß als zwei: schwefelsaures Natron und Wasser.

Auf gleiche Weise vereinigt sich schwefelsaures Kali mit schwefelsaurer Thonerde, nach des erstern, als des elektrischen, Gegensatz zu der letztern als elektronegativer. Diese zwei machen nun einen einzigen Körper aus, welcher wiederum von seiner Seite sich mit Wasser verbinden kann. Um demnach die rein chemische Analyse des krystallisirten Alauns zu machen, wird erfordert, daß man zuerst die zwei nächsten Bestandtheile absondert, aus denen er besteht, diese sind Wasser und eigentlicher Alaun; dann müssen diese geschieden werden, das erste in seine Elemente, das letztere in seine nächsten Bestandtheile: schwefelsaures Kali und schwefelsäure Thonerde; von diesen wiederum jedes in die seinigen, und so fort bis zu den letzten Elementen. Alles, was in diesem Fall richtig ist und bei dem angeführten Beispiele gilt, muß richtig seyn, und gelten bei einem jeden andern Körper, der nach Principien der unorganischen Natur zusammengesetzt ist.

Kommt uns demnach ein zusammengesetztes Mineral vor, so ist die erste Frage: welches sind seine zwei nächsten Bestandtheile? Diese Frage ist bei einfacheren Fossilien leicht beantwortet; aber bei mehr zusammengesetzten dürften wir für jetzt uns einzig von Muthmaßungen leiten lassen. Z. B. im Tafelspath =  $CS^2$  sind die nächsten Bestandtheile Kieselerde und Kalkerde. Im Grammatit, dessen Zusammensetzung durch die Formel =  $CS^2 + MS^2$  ausgedrückt wird, ist es auch

leicht gefunden, daß er besteht aus  $CS^2$  und  $MS^2$ , d. i. aus den zwei Verbindungen, deren jede für sich ausmacht Tafelspath und edlen Serpentin \*).

Nehmen wir nun ein anderes mehr zusammengesetztes Fossil vor uns, z. B. Kaneelstein und Vesuvian, dessen Zusammensetzung, nach Klaproth's Analyse, durch  $FS + 4CS + 5AS$  ausgedrückt wird. Hier verbirgt sich die natürliche Vertheilung mehr, kann aber doch mit Wahrscheinlichkeit gefunden werden. Das Fossil enthält  $5AS$  mit  $4CS$ ; demnach können diese zwei nicht die eine Hälfte ausmachen, denn dann müßte deren Anzahl gleich, oder die des einen Antheils ein Vielfaches von dem des andern seyn; wenn wir aber den einen Antheil  $AS$  zu  $FS$  legen, so erhält man  $FS + AS$  als einen Körper, vereinigt mit  $CS + AS$  als einem Körper, aber 4 Part. des letztern verbunden mit einer des erstern. Dieses eine Beispiel dürfte hinreichen, mich verständlich zu machen. Es ist klar, daß des Fossils elektrochemische Constitution, wenn ich so diese chemische Spaltung (*Klyfning*) nennen darf, durch dieselbe Formel dargestellt werden muß, welche die Anzahl der binären Partikeln darlegt, welche es enthält; ich sehe es gleichwohl noch für zu frühe an, einen Versuch darüber zu wagen, zumal die Entwicklung der neu aufgekommenen Probleme sicher mehr als eines Menschen Leben und Arbeit erfordert.

Inzwischen dürfen wir auf der andern Seite auch nicht von den Schwierigkeiten uns abschrecken lassen, und nicht glauben, daß es unrichtig sey von consequenten Principien auszugehen, deswegen weil deren Anwendung mit Schwierigkeiten verknüpft ist, welche mitunter als unüberwindlich angesehen werden können; denn das Wahre in einer Sache ist nur eines, es mag übrigens leicht oder schwer zu finden seyn.

### 3) Versuch einer Kritik einiger Mineralsysteme.

Man kann die Mineralsysteme in drei Klassen theilen: 1) solche, welche sich einzig auf äußere Merkmale gründen; 2) solche, welche sich auf die Zusammensetzung und äußeren Kennzei-

---

\*) Dieses letztere, berechnet nach einer Analyse von Dr. John, enthält in verschiedenem Zustand überdißs Wasser. S. weiter unten: „Edler Serpentin, Familie Magnesium“, in der systemat. Aufstellung.

chen zugleich gründen; 3) solche, welche sich allein auf die Zusammensetzung gründen. Ich werde hier einige allgemeine Anmerkungen über verschiedene Systeme aus jeder Klasse machen, und ihre Vortheile und Mängel zu zeigen suchen.

Unter den Systemen der ersten Klasse will ich blofs Brunner's anführen. Die meisten Mineralogen haben Cronstedt's Haupteintheilung der Fossilien in Erdarten, Salze, Erdharze und Metalle befolgt. Diese liegt auch bei Brunner's System zu Grunde. Jede seiner Klassen theilt sich dann ein in Ordnungen, welche durch die Textur bestimmt werden; z. E. in Fossilien der 1sten Ordnung: erdartige Textur; 2te Ord.: feinsblättrig; 3te Ord.: blättrig; 4te Ord.: strahlig; 5te Ord.: faserig (*trädig*); 6te Ord.: feinkörnig blättrig, und 7te Ord.: dicht und unbestimmt. Die Salze werden nach dem Geschmack eingetheilt: in saure zusammenziehende, süße zusammenziehende Salze u. s. w.

Hat man ein Fossil vor sich, dessen Namen man wissen möchte, so wäre dieß nach dem Ansehen ganz leicht, es in diesem System aufzusuchen, wie im System für die organische Natur: während der Kreis, innerhalb welchem das Fossil gefunden werden soll, durch die Aufnahme der Merkmale der Unterabtheilungen immer enger wird, bis man endlich im System das Fossil trifft, bei dem alle äußeren Kennzeichen vollkommen mit denen des untersuchten zusammenstimmen. Dieß System hat Bequemlichkeit zu seinem letzten Zweck; aber hat in wissenschaftlicher Hinsicht nicht mehr Werth als ein Register, mit welchem es den Umstand gemein hat, daß es Fossilien von der ungleichartigsten Zusammensetzung zusammenstellt aus dem Grund, weil sie einen gewissen Charakter gemeinsam haben, wie im Register ungleich beschaffene Dinge zusammenstehen, je nachdem sie mehr oder weniger Anfangsbuchstaben gemeinsam haben. Diese Bequemlichkeit könnte gleichwohl einigen Werth haben, wenn es nicht öfters ganz schwer wäre, des Körpers äußern Habitus mit Worten auf so bestimmte Weise auszudrücken, daß der Suchende ohne Irrthum beim rechten Fossil stehen bliebe. Solches ist indeß in der Mineralogie viel schwerer als in der Naturhistorie; und es gränzt fast an Unmöglichkeit, je nachdem das Fossil, das man zu untersuchen hat, minder ausgebildet charakterisirt ist, welches wiederum öfters der Fall; so daß man mit einer solchen Un-

tersuchung nicht selten, nicht allein um Species, sondern hin und wieder um Ordnungen verlegen ist. Diese systematische Aufstellung hat aber außerdem noch mehrere und grössere Unbequemlichkeiten, unter welchen insonderheit bemerkt werden mufs, dafs, indem sie die heterogensten chemischen Verbindungen zusammenstellt, es sich auch begiebt, dafs eine und dieselbe chemische Substanz in mehreren verschiedenen Ordnungen vorkommt, nach den Verschiedenheiten in ihrer Textur; so kommt z. B. Flussspath und Schwerspath in nicht weniger als drei verschiedenen Arten in diesem System vor. Daraus folgt weiter, dafs wenn bei einem und demselben Fossil ein Theil verwittert, ein anderer Theil noch unzerstörter Krystall wäre, und dieser wieder anschiefst oder zusammenhängt mit einer derben Masse derselben Substanz, so würden diese drei verschiedenen Gebilde von derselben chemischen Verbindung und von derselben Stufe, in diesem System drei getrennte zu verschiedenen Ordnungen gehörige Arten ausmachen.

Doch wir haben vorhin *a priori* die Unanwendbarkeit solcher Art von Classificationsmethoden in der Mineralogie eingesehen; und ich habe Brunner's System angeführt, nicht weil ich ihm den geringsten wissenschaftlichen Werth beilege, sondern um zu zeigen, wie vollkommen die Erfahrung in diesem Punkte die theoretische Speculation bewahrheitet, welche nachgewiesen, dafs diefs alles eine nothwendige Folge des Principes der Zusammensetzung in der unorganischen Natur seyn müsse.

Unter den Systemen der zweiten Klasse, welche zugleich die Zusammensetzung und die äusseren Charaktere als Grund für die Aufstellung der Fossilien anwenden, will ich Werner's und Hausmann's nennen.

Werner's System war einige Zeit das herrschende, und die Mineralogen erkennen in seinem Urheber eines der grössten Lichter, welche diese Wissenschaft hatte. Da Werner selbst sein System nicht ausführlich beschrieben hat, sondern diese Sorge Schülern überlassen, welche oft nicht in alle Ansichten des grossen Geistes einzudringen vermögen, und deswegen oft seine Ideen darlegen, so wie sie dieselben auffassen, nicht wie sie wirklich sind, so konnte es seyn, dafs die mineralogische Wissenschaft, auf die Weise wie Werner selbst sie öffentlich dargelegt hätte, Modificationen von grosser Bedeu-

tenheit erhalten haben möchte. Mittlerweile muß ich mich an Werner's System halten, so wie es zu unserer Kenntniß gekommen ist, und ich will suchen alle die großen Inconsequenzen (*alla de stora inconsequencer*) darzulegen, die es enthält, darum daß es auf zwei unvereinbare Principien gebaut ist, auf die Zusammensetzung und auf die Zusammenstellung in Klassen nach Aehnlichkeit in äußeren Kennzeichen.

Die Anlage in Werner's System ist ganz und gar chemisch, und alle seine Abtheilungen gründen sich auf die Zusammensetzung, wie folgt:

#### I. Klasse. *Erdige Fossilien.*

- 1) **Diamantgeschlecht.**
- 2) **Zirkongeschlecht.**
- 3) **Kieselgeschlecht.**
- 4) **Thongeschlecht.**
- 5) **Talkgeschlecht.**
- 6) **Kalkgeschlecht.**
- 7) **Barytgeschlecht.**
- 8) **Strontiangeschlecht.**
- 9) **Halitgeschlecht.**

#### II. Klasse. *Salzige Fossilien.*

- 1) **Kohlensäuregeschlecht.**
- 2) **Salpetersäuregeschlecht.**
- 3) **Salzsäuregeschlecht.**
- 4) **Schwefelsäuregeschlecht.**

#### III. Klasse. *Brennbare Fossilien.*

- 1) **Schwefelgeschlecht.**
- 2) **Erdharzgeschlecht.**
- 3) **Graphitgeschlecht.**
- 4) **Resinageschlecht.**

#### IV. Klasse. *Metallische Fossilien.*

- 1) **Platinageschlecht.**
- 2) **Goldgeschlecht.**
- 3) **Quecksilbergeschlecht.**
- 4) **Silbergeschlecht.**
- 5) **Kupfergeschlecht.**

- 6) Eisengeschlecht.
- 7) Bleigeslecht.
- 8) Zinngeschlecht.
- 9) Wismuthgeschlecht.
- 10) Zinkgeschlecht.
- 11) Antimongeschlecht.
- 12) Silvan- (Tellur-) Geschlecht.
- 13) Braunsteingeschlecht.
- 14) Nickelgeschlecht.
- 15) Kobaltgeschlecht.
- 16) Arsenikgeschlecht.
- 17) Molybdängeschlecht.
- 18) Scheel- (Wolfram-) Geschlecht.
- 19) Menak- (Titan-) Geschlecht.
- 20) Urangeschlecht.
- 21) Chromgeschlecht.

Diamant steht hier bei Zirkon, deswegen weil beide in Härte und Durchsichtigkeit etwas gemeinschaftliches haben, und demnach Zirkon als ein Uebergangsglied von Diamant zu den minder harten Kieselarten angesehen werden kann. Aber der Diamant ist, ungeachtet seiner Härte, ein brennbares Fossil, und auf keine Weise, und nach keinem andern seiner Charaktere, als dem der Härte, den erdigen Fossilien analog. Wegen dieses einzigen Charakters mußte der Diamant demnach aus der Ordnung der brennbaren Stoffe entfernt werden, wohin er nach der Hauptanordnung im Werner'schen System, und Kraft seiner physischen Eigenschaften, z. B. seiner specifischen Strahlenbrechung, gehört. Bereits im ersten Gliede der Kette finden wir demnach, daß Werner gegen des Systems Hauptprincip gefehlt hat, die chemische Zusammensetzung, um eine Uebergangszusammenstellung hervorzubringen, ähnlich der in der organischen Natur. Wir finden weiter in der ersten Klasse ein Geschlecht, das den Namen Hallithgeschlecht erhielt, von *άλς* Salz, und welches bloß zwei im Wasser unlösliche Salze enthält: Boracit (boraxsaure Talkerde) und Kryolith (Doppelsalz von Flußspathsäure mit Thonerde und Natron). Da man in den vorhergehenden Geschlechtern schon fand: Flußspath, Apatit und mehrere salzartige, gleich unlösliche und nicht minder harte Fossilien, als die zwei, welche

das Hallithgeschlecht ausmachen, so läßt sich kein wissenschaftlicher Grund einsehen, wie diese letztgenannten dazu kommen ein abgesondertes Geschlecht auszumachen. Ueberblickt man aber die speciellere Werner'sche Aufstellung, so findet man deutlich, daß dieses Letztangeführte aus der Ursache dazu kommt, weil beim Talkgeschlecht kein anderes Fossil sich findet, welches äußere Geschlechtsähnlichkeit mit dem Boracit hat; eben so wie dasselbe beim Thongeschlecht eintritt mit dem Kryolith. Werner hat demnach die Consequenz selbst in den chemischen Haupteintheilungen des Systems aufgeopfert dem Bestreben, Mineralien, welche äußere Verwandtschaft haben, in Reihen zusammenstellen zu können.

Werner begeht noch eine Inconsequenz gegen sein System, als chemisches betrachtet, darin, daß er nicht alle Salze in die zweite Ordnung, welche eigentlich den Salzen bestimmt ist, zusammenstellt, sondern dieselben fast ohne Ordnung unter die andern Klassen zerstreut. So findet man z. B. Gyps und Flußspath bei Kalk, und Boracit beim Hallithgeschlecht in der ersten Klasse; Bittersalz und Vitriole beim schwefelsauren Geschlecht in der zweiten Klasse, und endlich arseniksaures und phosphorsaures Eisenoxyd und Kupferoxyd bei dem Eisen- und Kupfergeschlecht in der vierten Klasse. Das Princip scheint wohl zu seyn, die Salze, wenn sie unlöslich sind, zu ihren Basen zu stellen, und zu den Säuren, wenn sie löslich; aber auch dies ist nicht consequent befolgt, denn wolframsaurer Kalk und wolframsaures Eisenoxydul, welche beide unlöslich sind, stehen beim Radical der Säure. Diese chemischen Inconsequenzen, in einem seinem Grunde nach chemischen System, sind zu groß, um übersehen werden zu können, oder ohne Bedeutung zu seyn, und müssen natürlich in einem Zeitpunkt berichtigt werden, wo die Wissenschaft reif genug ist, um sie in die Augen fallend zu machen.

Aber auch in den inneren Anordnungen werden die Inconsequenzen gegen das System fortgesetzt, und beständig in der Absicht, um natürliche Haufen zu bilden, welche Werner *Sippschaften* nennt. Laßt uns auf einige derselben einen Blick werfen. Das Kieselgeschlecht enthält folgende Sippschaften: 1) Chrysolith, 2) Granat, 3) Rubin, 4) Schörl, 5) Quarz, 6) Pechstein, 7) Zeolith, 8) Lasurstein, 9) Feldspath. Wenn man diese im Ueberblick betrachtet, so stellen sie gewiß eine Art



Uebergang von einem Hauptcharakter zu dem andern dar; und dieser Zweck ist so wohl erreicht, als es sich in einer blofs vom Aussehen abhängenden Sache thun läßt. Aber wir werden nun sehen, was dieser scheinbare Vortheil der Haupteintheilung des Systems kostete. Die Sippschaft *Rubin*, welche hierher kam wegen ihrer Härte, in deren Betracht sie sich neben Granat, Topas und Smaragd stellt, besteht aus Spinell, Saphir, Schmirgel, Corund und Demantspath. Diese Fossilien bestehen, nach deren chemischen Analysen, aus Thonerde, entweder allein oder vereinigt mit Talkerde, und sie enthalten eine so unbedeutende Spur von Kieselerde, daß diese nicht zu einem wesentlichen Bestandtheile derselben gerechnet werden kann. Wir finden demnach in die Klasse der Kieselerde Fossilien eingerückt, welche diese Erdart nicht wesentlich enthalten, sondern welche hineinkommen aus dem Grund, weil sie gewisse äußere Charaktere mit Fossilien gemein haben, von welchen Kieselerde ein wesentlicher Bestandtheil ist; und sie müssen demnach bei dem Geschlecht der Erdart fehlen, aus welcher sie eigentlich bestehen. Hier nämlich finden wir wieder, daß sie nicht stehen blieben, weil keine ähnlichen Sippschaften den beabsichtigten Uebergang von Geschlecht zu Geschlecht mit ihnen bilden könnten.

Aber wir wollen weiter auf die Zusammenstellung der verschiedenen Arten in einer gewissen Sippschaft sehen, und nehmen wir die, so uns jetzt am nächsten steht, des *Schörls*. Sie enthält Topas, Euclas, Smaragd, Beryll und eigentlichen Schörl oder Turmalin. Verschiedene dieser Fossilien sind von der größten Ungleichheit in der Zusammensetzung: Topas ist das basische Flusssilicat der Thonerde; Smaragd ist das Doppelsilicat der Thon- und Beryllerde; der Beryll, so hier als eine eigene Species auftritt, ist nichts anders als eine Krystallvarietät des Smaragds; Euclas ist das Subsilicat der Thon- und Beryllerde, und Turmalin nach aller Wahrscheinlichkeit ein Tripelsilicat der Thonerde, des Eisenoxyduls und des Kali. Alle außer dem Euclas sind hierher gekommen wegen ihrer ständigen Krystallform; der Euclas dagegen ist hierher gekommen wegen seiner Aehnlichkeit in der Zusammensetzung mit dem Smaragd. Diese so bedeutend verschieden zusammengesetzte und aus so verschiedenen Gründen zusammengeführte Fossilien machen nun einen sogenannten natürlichen

**Haufen (Flock) aus, aber in chemischer Hinsicht kann es nichts** unzusammenhängenderes geben. Gehen wir von dieser Sippschaft zu der des Quarzes, so finden wir hier dagegen eine Zusammenstellung, welche zugleich den Chemiker und die sogenannten naturhistorischen Forderungen befriedigt. Worin liegt wohl die Ursache dieses Contrastes? Ganz deutlich darin, daß die Sippschaft des Schörls aus mehreren verschieden zusammengesetzten und bestimmt charakterisirten chemischen Verbindungen besteht, welche, dem gemäß was ich im Vorhergehenden angeführt, niemals in einander übergehen können, oder eine zusammenhängende Verwandtschafts-Klasse (*Slägtlik flock*) bilden; da hingegen des Quarzes Sippschaft aus einem und demselben Hauptstoff Quarz (Kieselerde außer Verbindung) besteht, in mehreren verschiedenen Verhältnissen von Form, Farbe, Durchsichtigkeit, auch Mengung mit andern Fossilien, aber immer so überwiegend, daß des Quarzes Charaktere die herrschenden bleiben.

Daraus können wir einsehen, wie die Möglichkeit aus einem solchen Eintheilungsgrund die gemengten und zusammengeschmolzenen Mineralien zu classificiren, bei den Mineralogen den Gedanken an die Möglichkeit und Nothwendigkeit erhalten hat, diese Classification auch bei den ungemengten Fossilien auszuführen, welches wir aus dem Vorhergehenden als unmöglich anerkannt haben, weil man dann inconsequent seyn muß, entweder hinsichtlich des chemischen oder des naturhistorischen Principis.

Aus dem, was ich nun aus Werner's System angeführt habe, wozu man noch viel anderes fügen könnte, hoffe ich, wird man deutlich einsehen, daß, da die Vereinigung beider Classificationsmethoden selbst Werner'n so wenig glückte, dieß ein weiterer Beweis seyn müsse für die Richtigkeit dessen, was ich vorhin in Beziehung auf deren Unvereinbarkeit geäußert habe.

Dieß also, daß eine angeblich äußere Geschlechtsähnlichkeit jedem besondern Fossil in Werner's System die Stelle bestimmen soll, kann kein bestimmtes Princip für die Aufstellung der Fossilien geben, gemäß welchem zwei verschiedene Mineralogen an dieselbe Stelle ein und dasselbe neu aufgefunden Mineral in das System einreihen (*inslicka*) könnten, weil der äußeren Charaktere, welche die Aehnlichkeiten in

der Mineralogie bestimmen können; so manche sind, und es auf jedes Mineralogen individuellen Ansichten beruht, welchen Aehnlichkeiten er den größten Werth beilegen will. Für jetzt ist es demnach allein Werner, der einem Mineral in seinem System die Stelle anweisen kann, denn das Ganze ist eigentlich nichts anders als ein Ausdruck seiner individuellen Ansicht. Nach Werner's Hingang wird sein System durch Entdeckung und Einreihung mehrerer Mineralien bald zerfallen in eben so viel verschiedene Modificationen, als es Mineralogen giebt, von denen es befolgt wird. Laßt uns dieß mit einem Exempel beleuchten. Der Gadolinit wurde aufgefunden seit Werner sein System aufgestellt. Die Frage war nun, wo soll dieses Fossil hingestellt werden? Nach der chemischen Haupteintheilung sollte man denken, daß eine neue Klasse Yttererdegeschlecht, wie bei dem Zirkongeschlecht, die beste Classificationsmethode sey. Aber den Gadolinit zwischen Zirkon und Chrysolith stellen, wäre ein Abbruch in den allgemeinen Aehnlichkeiten und in den Uebergängen vom härtesten und durchsichtigsten aller Fossilien, dem Diamant, zu den Fossilien von allmählig abnehmender Härte und Durchsichtigkeit gewesen. Der Gadolinit mußte demnach gestellt werden unter ihm ähnliche Fossilien, und Werner gab ihm seine Stelle beim Eisengeschlecht, beim Eisenpecherz, mit welchem er einige Gleichheit in dem Aussehen hat, aber keine Analogie, weder in der Zusammensetzung, noch den übrigen distinctiven Charakteren. Ich bin sicher, daß von mehreren Mineralogen, welche gleichzeitig mit Werner dem Gadolinit die Stelle im System hätten anweisen sollen, keiner ihm denselben Platz gegeben hätte; und man hätte dessen ungeachtet nicht sagen dürfen, daß eine minder richtigere Stelle der eine gegeben habe als der andere, weil das Princip für das, was in diesem Falle recht oder unrecht ist, gänzlich mangelt.

Eine Anordnung der Fossilien, welche ganz und gar auf *einer* einzigen Person individueller Ansicht des Gegenstandes beruht, und die bestimmter unveränderlicher Principien ermangelt, kann nicht ein wissenschaftliches System genannt werden; und daher glaube ich, daß Werner's System, so weit man darunter bloß versteht die Ordnung, in welcher er die Mineralien bei der Beschreibung auf einander folgen läßt, die von Werner's mineralogischen Arbeiten ist, welche das

mindeste Verdienst hat, und welche am mindesten lange sich erhalten wird. Um so länger wird man dagegen mit Dank anerkennen sein ungewöhnliches Verdienst um den descriptiven Theil der Mineralogie.

Hausmann hat jüngst herausgegeben ein Mineralsystem, welches, gleich Werner's, eine chemische Haupteintheilung zu Grunde hat, aber worin die Idee über Zusammenstellung der Fossilien in nach dem Aeußern verwandte Häufen das Princip für die Aufstellung der besondern Mineralien im System ausmacht. Die Hauptabtheilung in Hausmann's System ist vollkommen consequent; aber wir werden bald sehen, daß er durch das Zusammenpaaren beider Classificationsgründe zu keinem befriedigenderen Resultat als Werner kam.

Hausmann scheint strenge Forderungen an die, wie er sie nennt, *natürliche* Aufstellung der Gegenstände der unorganischen Naturgeschichte zu machen. „Ein naturgetreues (natürliches) System der organischen Körper“, sagt er „betrachtet alles, was deren Wesen ausmacht, und stellt die Körper neben einander in derselben Ordnung, wie die Natur selbst sie stellte“, welches letztere nichts anders meinen zu können scheint, als daß zu beachten sey deren Uebergang von Klasse (*Flock*) zu Klasse; sonst es im andern Fall eine Ungereimtheit enthält.

Folgendes ist die Haupteintheilung nach Hausmann's System.

## I. Klasse. *Combustibilien.*

Säuerbare Körper, und deren Verbindungen untereinander.

### 1. Ordnung. *Inflammabilien.*

Nicht metallische Combustibilien.

#### 1. Unterabtheilung. *Einfache.*

Für jetzt undecomponirte.

#### 2. Unterabtheilung. *Zusammengesetzte.*

Verbindungen zwischen zwei oder mehreren undecomponirten.

### 2. Ordnung. *Metalle.*

Gediegene Metalle und deren Verbindungen untereinander.

3. Ordnung. *Erze.*

Geschwefelte Metalle.

II. Klasse. *Incombustibilien.*

Gesäuerte Körper und deren wechselseitige Verbindungen.

1. Ordnung. *Oxyde.*

Oxyde, so Salzbasen sind.

1. Unterabtheilung. *Metalloxyde.*

Metalloxyde theils ohne Verbindung, theils in wesentlicher Verbindung mit einander; mit Erdarten und mit Oxydoïden.

2. Unterabtheilung. *Erdarten.*

1. Klasse. Einfache, ohne wesentliche Vereinigung mit einem andern Stoffe.

2. Klasse. Zusammengesetzte, d. i. in wesentlicher Vereinigung mit einander, mit Metall, oder Oxydoïden.

2. Ordnung. *Oxydoïde.*

Gesäuerte Körper, welche weder Säuren noch Basen sind (besteht aus Wasser und atmosphärischer Luft).

3. Ordnung. *Säuren.*4. Ordnung. *Salze.*

Verbindungen von Säuren und Basen.

1. Unterabtheilung. *Erdsalze.*

1. Klasse. Thonsalze.

2. — Talksalze.

2. Unterabtheilung. *Salze, deren Basis Alkali.*

1. Klasse. Natronsalze.

2. — Kalisalze.

3. — Ammoniaksalze.

4. — Kalksalze.

5. — Strontiansalze.

6. — Barytsalze.

3. Unterabtheilung. *Metallsalze.*

1. Klasse. Silbersalze.

- |            |                   |
|------------|-------------------|
| 2. Klasse. | Quecksilbersalze. |
| 3. —       | Kupfersalze.      |
| 4. —       | Eisensalze.       |
| 5. —       | Mangansalze.      |
| 6. —       | Bleisalze.        |
| 7. —       | Zinksalze.        |
| 8. —       | Kobaltsalze.      |
| 9. —       | Nickelsalze.      |

Nach dieser allgemeinen Eintheilung theilt Hausmann die Fossilien ein in Familien, Substanzen, Formationen und Varietäten. *Substanz* ist bei ihm der Collectivname für die gleichartigen unorganischen Körper, welche durch eine gewisse gemeinsame, sowohl chemische als äußere Beschaffenheit, von allen andern unorganischen Stoffen sich unterscheiden. Die Verschiedenheiten, welche sich unter Körpern finden, die zu einer Substanz gehören, theilen sie in *Formationen*, und zufällige Ungleichheiten in den äußern Umständen bei derselben Formation theilen sie in *Varietäten*. „Bei der Zusammenstellung der Substanzen in besondere Klassen und Ordnungen“, sagt Hausmann, „hat man nicht allein ihre chemische Verwandtschaft, sondern insbesondere auch ihre habituelle \*) Verwandtschaft zu beachten. Die Zusammenstellung der Körper nach einer gewissen habituellen Verwandtschaft nennt man *Familien* (*Sippschaften* in Werner's System).“

Die einzige Einwendung, welche man selbst gegen die systematische Haupteintheilung bei Hausmann machen könnte, betrifft die Klasse, welche er Oxydoide nennt, deren Zusammenfassung unter einem und demselben chemischen Charakter nicht mit unsern gewöhnlichen chemischen Begriffen in Uebereinstimmung ist; doch Hausmann hat diess selbst eingesehen, und er sieht demnach diese Abtheilung blofs als bis auf's weitere angenommen an.

Da Werner im Anfang seines Systems die chemische Consequenz aufgeopfert hat, um die schöne Zusammenstellung chemisch verschiedenartiger, aber einander in äußeren Eigenschaften ähnlicher Fossilien zu bilden, welche den Uebergang

---

\*) Unter *habitus* wird hier die Summe des Eindrucks verstanden, den ein unorganischer Körper auf unsere äußeren Sinne macht.

vom Diamant durch die ganze Reihe der edlen oder harten Steine bis zu den minder harten ausmacht, so hat dagegen Hausmann umgekehrt, um die chemische Consequenz beizubehalten, die sogenannte naturhistorische aufgeopfert, indem er in der I. Klasse, 1. Ordnung aufeinander folgen läßt: Diamant, Schwefel, Stickgas; drei in den äußeren Eigenschaften am meisten ungleichartige Körper, welche das Mineralreich aufzuweisen hat, und schon dieser in sich selbst ganz richtige Anfang sollte Veranlassung gegeben haben, an die Unmöglichkeit zu denken, das Ganze auf den Grund, den Hausmann sich vorschrieb, aufzuführen; denn es ist nicht genug, daß ein Theil mit den Principien übereinstimmt, das Ganze muß es thun.

Um bei den zusammengesetzten Körpern besser beiden Principien folgen zu können, hat Hausmann einen oder mehrere Bestandtheile als *wesentlich* für jede *Substanz* angenommen, wobei er die übrigen einzig als Eintheilungsgründe abgebend für die besondern Formationen ansieht; aber da er hierbei sich mehr von dem sogenannten naturhistorischen als dem chemischen Princip leiten liefs, so hat er öfters das letztere dem erstern aufgeopfert. Z. B. die Substanz *Zinkoxyd* hat zu *wesentlichem Bestandtheile* Zinkoxyd. Unter dieser Substanz werden vier Formationen aufgeführt:  $\alpha$ ) Zinkglas,  $\beta$ ) Galmei,  $\gamma$ ) Zinkblüthe,  $\delta$ ) Zinkocker. Von diesem ist die erste, nach den Analysen, welche Hausmann citirt hat, ein Zinksilicat; die andre wasserfreies neutrales kohlen-saures Zinkoxyd; die dritte basisch kohlen-saures Zinkoxyd mit Wasser; die vierte, so viel man weiß, freies Zinkoxyd. Hausmann hat demnach hier in der Ordnung *Metalloxyde* zwei Formationen aufgeführt, welche eben sowohl zur Klasse der Metallsalze gehören, als der Malachit, Bleispath u. s. w., welche er unter die *Salze* gestellt hat; dem entgegen steht Dioplas, Silicat des Kupferoxyds, in der Klasse der Salze, wegen der äußern Aehnlichkeit, die er mit den Kupfersalzen hat.

Unter der Unterabtheilung: *einfache Erdarten*, definiert als ohne alle wesentliche Verbindung miteinander oder mit andern Stoffen, kommen zwei Substanzen vor: Hartstein und Kiesel. Der erste, welcher als wesentlichen Bestandtheil Thonerde hat, besteht aus folgenden Formationen: Saphir, Chrysoberyll, Spinell, Pleonast, Gahnit, Corund, Lazulith. Diese bestehen nun,

nach der Ueberschrift, einzig aus reiner Thonerde ohne wesentliche, d. i. chemische, Verbindung mit einer andern Erde, oder mit andern Stoffen. Aber wie ist's von der andern Seite möglich, des Spinells 14 pCt. Talkerde, des Gahnits 25 pCt. Zinkoxyd, oder des Chrysoberylls 18 pCt. Kiesel und 6 pCt. Kalk, als nicht chemisch mit der Thonerde vereinigt anzusehen, und demnach diesen Körpern wesentlich zugehörig. Hier ist demnach nicht allein die chemische Consequenz, sondern auch die chemische Richtigkeit aufgeopfert, um unter eine Substanz Verbindungen von wesentlich verschiedener Zusammensetzung zu bringen, und welche überdies nicht als reine Erdarten betrachtet werden können, ungeachtet es auf der andern Seite nicht geläugnet werden kann, dafs ihr beträchtlicher Gehalt an Thonerde ihnen den gemeinsamen Charakter ungewöhnlicher Härte gab. Dagegen findet man in der Unterabtheilung: *zusammengesetzte Erdarten*, d. i. Verbindungen der Erdarten mit einander, mit Metalloxyden, oder mit Oxydoïden, bei der ersten Formation der ersten Substanz: *Schwimmkiesel*, der bei 95 pCt. Kiesel 5 pCt. Wasser enthält. Ohne entscheiden zu wollen, in wie weit dieser Wassergehalt diesem Fossil chemisch oder blofs mechanisch zugehört, dürfte man gleichwohl darauf bestehen, dafs er aus keinem Grunde für einen wesentlichen Bestandtheil im Schwimmkiesel angesehen werden könne, als die Talkerde im Spinell, oder das Zinkoxyd im Gahnit.

Gehen wir weiter, so finden wir, dafs die Eintheilung in Familien eigentlich nur bei den Silicaten angewandt wird. Hausmann folgt darin sehr Werner'n, so dafs z. B. die Familie Schörl bei dem ersten dieselben chemisch ungleichartigen Fossilien in sich fafst, wie die Sippschaft gleichen Namens bei dem letztern; doch hat sie Hausmann mit dem Cyanit vermehrt. — Dagegen gilt alles, was ich in dieser Sache beim Werner'schen System geäußert habe.

Unter der Familie *Hornblende* führt Hausmann ein Fossil auf, von ihm genannt *Triklasit*, und hier in Schweden bekannt unter dem Namen *dunkler Fahlunit*, dessen Zusammensetzung unbekannt ist; aber in einem chemischen System ein Fossil von ununtersuchter Zusammensetzung aufzustellen, dürfte eben so inconsequent seyn, als in einem naturhistorischen eins, ohne dafs man es gesehen hat. — Alles dieses leitet sich von



dem sogenannten naturhistorischen Princip her, welches auch selbst bis in die Klasse der Salze, welche sonst so leicht consequent zu classificiren sind, bemerkenswerthe Inconsequenzen hervorgebracht hat. Z. B. bei der Substanz *Polytyp*, welche als wesentlichen Bestandtheil kohlensauren Kalk hat, besteht die zehnte Formation aus *Eisenkalk*, welcher bei 96 bis 97 pCt. kohlensaures Eisenoxydul eine geringe Beimischung von 3 bis 4 pCt. kohlensauren Kalk enthält. Bei den Salzen kommt der *Atramentstein* vor, der basisches schwefelsaures Eisenoxyd ist; aber bei Thonerdehydrat, unter den zusammengesetzten Erdarten, findet man Hallischen Thon, der basische schwefelsaure Thonerde ist. Doch dieß dürfte genug seyn, um zu zeigen, daß Hausmann nicht glücklicher ist als Werner in der Vereinigung der verschiedenen Principien, welche gemeinschaftlich ihrer systematischen Aufstellung zu Grunde liegen.

Im Allgemeinen merkt man, daß beide, Werner und Hausmann, für einen gewissen Theil des Systems ziemlich unverrückt das chemische Princip befolgt haben, während sie in dem andern Theile das chemische und naturhistorische Princip einander haben wechselseitig Gewalt anthun lassen. Es ist insonderheit die Klasse der Metalle bei Werner, und die Klassen der Metalle und Salze bei Hausmann, wo das chemische Princip consequent befolgt ist. Ich sehe dieß als einen Beweis für die erkannte Nothwendigkeit an, daß wo man sichere Gründe für ein chemisch-mineralogisches Princip einsehen kann, man diesen ohne Abweichung Folge leisten müsse. Deswegen findet man auch bei Metallen keine solche Sippschaften und Familien, wie bei den Erdarten. Deswegen stehen auch Pechblende, Uranglimmer, Uranocker bei einander, ungeachtet alles Mangels an äußerer Aehnlichkeit; und man hat nie versucht, in einen verwandten Haufen (*slägtlick flock*) zu vereinigen z. E. Eisenpecherz, Phosphoreisen, Chromeisen, Pechblende, Yttrotantal, Tantalit, Wolfram und mehre metallische Fossilien, welche einander in den äußeren Charakteren so nahe kommen, daß es dem ungewohnten Auge schwer wird, sie zu unterscheiden. Da aber des chemischen Princip's Vorzug in einem Theil des Systems *de facto* anerkannt wird, so sieht man keinen Grund ein, warum er für den übrigen Theil bestritten werden soll.

Unter den Mineralsystemen der dritten Klasse, welche sich

ausschließend auf chemische Principien gründen, will ich die zwei am meisten bekannten anführen: Karsten's u. Haüy's.

Karsten's System ist in dieselben vier Hauptklassen eingetheilt wie Werner's, nämlich: Erdarten, Salze, brennbare Fossilien und Metalle.

Der Erdarten Klasse faßt in sich die Geschlechter: Zirkonerde, Yttererde, Kieselerde, Thonerde, Talkerde, Kalkerde, Strontianerde und Beryllerde.

Die Klasse der Salze enthält alle im Wasser lösliche Salze, welche hier nach Säuren aufgestellt sind. Die unlöslichen Salze hingegen sind zu den Basen gestellt, die Erdsalze in die erste Klasse, und die Metallsalze in die vierte.

Die dritte Klasse enthält einfache und zusammengesetzte brennbare Fossilien, und die vierte Klasse alle Fossilien, welche Metalle enthalten, solche Silicate gleichwohl ausgenommen, welche Eisenoxyd und Manganoxyd enthalten \*).

Wenn man von den vorhin angeführten Systemen auf Karsten's die Augen wirft, gewährt es wirklich einen angenehmen Anblick; das Chaos, so in jenen sich mit der scheinbaren Ordnung vermischte, fängt an bereits sich zu zerstreuen, und wer das Ganze des Karsten'schen Systems übersieht, bekommt im Augenblick eine klarere und zusammenhängendere Kenntnifs von den Producten des Mineralreiches, als der Ueberblick über die vorbergehenden Systeme gewährt. Dessen ungeachtet mangeln doch nicht in Karsten's System mehr oder minder bedeutende chemische Inconsequenzen, welche auch zu der Zeit, als das System aufgestellt wurde, hätten eingesehen und vermieden werden können. Die Klasse der Kieselerde umfaßt beinahe alle Silicate, zusammengestellt in kleinere Abtheilungen von Silicaten mit gemeinsamen Basen; dabei findet man gleichwohl keinen Grund, warum die Silicate der Zirkon- und Yttererde eigene Klassen ausmachen, da sie

---

\*) Man könnte bei den systematischen Mineralogen kritisiren dieß, daß solche erdartige Mineralien, welche wesentlich Eisenoxyd enthalten, nicht gestellt wurden zu der Klasse der Metalle, wie dieß gewiß geschehen wäre, wenn sie Uranium oder Cerium enthalten hätten. Aber diese Kritik würde in so fern übereilt seyn, als im Allgemeinen kein anderes Metalloxyd, als das des Eisens und Mangans, doppelte oder mehrfältige Silicate bildet; und diese stehen gleich gut unter den Erdarten, wie bei Eisen.

eben sowohl bei der Kieselerde, mit gleichem Grunde wie die Beryllerde u. s. w., hätten können gestellt werden. Eben so sieht man keinen chemischen Grund ein, warum Karsten in der Klasse der Thonerde auführt: Lazulith, Jolith, Andalusit, Schörl (Turmalin), Staurolith und Cyanit, anstatt dieselben ihre Stelle einnehmen zu lassen bei der Kieselerde, neben den übrigen Silicaten der Thonerde.

Die Silicate sind in allen Mineralsystemen ein Stein des Anstosses gewesen; auch Karsten kam nicht heraus; ohne Anlaß zu gegründeten Kritiken zu geben. Die Klasse der Kieselerde ist bei ihm eingetheilt in folgende Unterabtheilungen: *a)* Kieselerde mit Beryllerde; *b)* Kieselerde mit unbedeutenden Nebenbestandtheilen; *c)* Kieselerde mit Wasser; *d)* Kieselerde mit Wasser und Thonerde; *e)* Kieselerde mit Thonerde, Kalk, Baryt oder einem Alkali; *f)* Kieselerde und Talkerde; *g)* Kieselerde und Kalkerde; *h)* Kieselerde, Kalk, Thon und Gyps. Es ist klar, daß, wenn das System einigen chemischen Werth haben soll, die Fossilien, welche sich unter jeder Abtheilung finden, die Bestandtheile enthalten müssen, welche die Ueberschrift ausweist. Dabei war gleichwohl Karsten nicht ganz so genau, als man Anlaß haben könnte zu fordern. So z. B. trifft man Algamatolith bei Kiesel, Thon und Wasser, anstatt daß er aufgeführt würde bei der folgenden Abtheilung, welche zugleich Kali enthält. Bei dieser aber findet man Mangankiesel und Sommit, welche keinen alkalischen Bestandtheil wesentlich enthalten. Aber derlei Abweichungen, welche oft genug herrühren von Mangel einer vollständigen Kenntnifs über die Zusammensetzung des Fossils, das man einreihen will, sind gleichwohl keine Unrichtigkeiten in dem System selbst, sondern individuelle Fehler gegen des Systems Princip, welche sich leicht berichtigen lassen, während das System im Ganzen dasselbe bleibt.

Wenn man von Karsten's System die Augen auf Haüy's wirft, entwickelt sich die Deutlichkeit der Uebersicht noch mehr; und man muß anerkennen, daß dasselbe für die Periode, in welcher es aufgestellt wurde, nicht allein das consequenteste von allen war, sondern nahezu so vollkommen consequent, als es bei dem damaligen Standpunkt unserer Kenntnisse seyn konnte.

Die Haupteintheilungen in Haüy's System sind folgende:

I. Classe. *Substances acidifères.*

1. Ordre. Substances acidifères libres.
2. Ordre. Substances acidifères terreuses.
3. Ordre. Substances acidifères alkalines.
4. Ordre. Substances acidifères alkalo-terreuses.

II. Classe. *Substances terreuses.*

III. Classe. *Substances combustibles non métalliques.*

1. Ordre. Simples.
2. Ordre. Composées.

IV. Classe. *Substances Métalliques.*

1. Ordre. Non oxydables immédiatement.
2. Ordre. Oxydables et reductibles immédiatement.
3. Ordre. Oxydables, mais non reductibles immédiatement.

a) Sensiblement ductibles.

b) Non ductibles.

Alle Salze kommen in diesem System bei den Basen vor; sie mögen übrigens mehr oder weniger im Wasser löslich seyn (davon machen gleichwohl die Wolframate eine Ausnahme, welche bei den Säuren aufgestellt sind). Die zweite Klasse: Substances terreuses, enthält die Silicate mit Alkali, Erdarten und Eisenoxyden als Basis. Haüy hat sie hier zusammengestellt, ohne den Anspruch, ihnen eine chemische Ordnung unter sich selbst geben zu können. Er beginnt mit den härtern und schließt mit den losern und erdförmigen. Die Klasse der Metalle ist mit einer solchen Consequenz ausgeführt, daß die nun mehr erweiterten chemischen Ansichten wenig daran zu ändern haben. Vergleicht man dann das, was in Beziehung auf die Zusammensetzung der Fossilien bekannt war, als dieses System aufgestellt wurde (d. h. die analytischen Resultate, welche Haüy zu citiren hatte) mit der Consequenz in der Anordnung, so kann man den Zoll der Bewunderung nicht zurückhalten einer Kraft, die von so wenig positiv gegebenen Punkten sich zum Rechten leiten liefs. Diese Kraft gründete sich vornämlich auf Haüy's unverdrossene und tiefere Forschungen über Krystallfiguren und deren mögliche Varietäten, wodurch er der chemischen Analyse voran-

ging, um auf eine entscheidende Weise zu bestimmen, was als ein ungemischtes Fossil, d. h. als eine selbstständige chemische Verbindung, angesehen werden müsse.

Eine Folge der Consequenz in der Ausführung mußte in Haüy's System seyn, daß mehreren Fossilien darin nicht die Stelle angewiesen werden konnte, weil wir über sie noch nicht die vollständige Kundschaft haben, so dazu erfordert wird. Man hat dieß als eine Unvollkommenheit in seinem System angesehen, aber man hat Unrecht; denn in demselben Augenblick äußert man seine Geneigtheit, sich eben so mit Muthmaßungen als mit positivem Wissen zu begnügen. Haüy hat nicht allein dieß eingesehen, sondern hat es auch seinen Schülern eingepflanzt. Brogniart (*Traité élem. de Minéralogie, Paris 1807. P. I. p. 55—56.*) stellt die Ideen seines Lehrers darüber auf eine Weise dar, welche beiden Ehre macht, und welche auch die strengeren Forderungen der Wissenschaft befriedigt.

Es läßt sich voraussehen, daß, wenn Haüy, damals als er sein System aufstellte, Davy's Entdeckung über die Zusammensetzung der Kalien und Erdarten gekannt hätte, auch die Ideen über die Beschaffenheit der Grundmischung erdiger Fossilien, welche die Entdeckungen der neuesten Zeiten veranlaßten, wir bereits das vollkommene consequente System erhalten haben würden, und vielleicht so, wie ich es im Folgenden vorzuschlagen beabsichtige. Das neue chemische System kann demnach nicht anders angesehen werden, als eine Anwendung späterer Entdeckungen auf Haüy's System.

Es ist klar, daß der Eintheilungsgrund, welcher im System bei der Mehrheit der Metalle und deren Verbindungen herrscht, auch bei andern Metallen befolgt werden müsse; und daß, sobald eine Klasse von Körpern, die man nicht als aus Metalloxyden bestehend ansah, und die man demnach im System auch nicht als solche anführen konnte, als Metalloxyde befunden werden, die Aufstellungsordnung sich ändern müsse; und daß diese nun nach den nämlichen Gründen angeordnet werden müssen, wie die Körper, von denen man vorher wußte, daß es Metalloxyde waren. Wir finden, daß die meisten Mineralogen einen chemisch richtigen Eintheilungsgrund bei den Metallen, deren Oxyden und übrigen Verbindungen befolgten. Die Chemie entdeckt, daß die Alkalien und Erdarten auch

Metalloxyde sind; das giebt sich nun von selbst, das man sie und ihre Verbindungen, gemäß den Principien für die vorher bekannten Metalle, aufführt. Die Salze wurden aufgeführt nach einem chemischen Princip, entweder bei den Säuren oder bei den Basen. Die Chemie entdeckt, das alle Verbindungen zwischen oxydirten Körpern nichts anders als salzartige sind (um nicht directe zu sagen Salze), das sie ihre Basen und ihre Säuren haben (oder Körper, so deren Stelle vertreten), und das zu den letztern gehören: Kieselerde, Titanoxyd, Tantaloxyd, Antimonoxyde und mehre andere. Daraus folgt wieder die Nothwendigkeit, alle Verbindungen zwischen oxydirten Körpern nach denselben Gründen, wie die Salze, zu classificiren, d. h. entweder alle nach ihrer gemeinsamen Basis, oder nach der gemeinsamen Säure.

Kurz die Veränderung, welche ich vorzuschlagen beabsichtige in den schon zuvor angenommenen chemischen Systemen, ist nichts anderes als ein Versuch, dieselbe mit den Entdeckungen in Uebereinstimmung zu bringen, womit die Chemie, nach deren Aufstellung, bereichert worden ist; und, ich gestehe es aufrichtig, ich rechne auf vorurtheilsfreier Naturforscher Beifall.

#### 4) *Systematische Aufstellung der ungemengten und zusammenverschmolzenen (sammangjutna) Fossilien.*

Gemäß dem chemischen Princip für die Classification zusammengesetzter Körper, werden sie in zwei Hauptklassen gesetzt, nachdem sie entsprechend den Gesetzen der Zusammensetzung für die organische oder unorganische Natur gebildet sind, von deren Verschiedenheit ich hinreichend in dem Vorhergehenden gesprochen habe. Aus diesem Grunde theilen wir auch die Gegenstände der Mineralogie in dieselben zwei Hauptklassen.

Die *erste* derselben faßt die Körper in sich, welche nach dem Princip in der unorganischen Natur zusammengesetzt sind, und besteht aus den Familien der einfachen Körper, gestellt in eine gewisse Ordnung von dem am meist elektronegativen, dem Sauerstoff an, in einer, so weit es möglich ist, gleichmäßig zunehmenden Elektropositivität bis zu dem elektropositivsten, dem Kalium. Aber da ihr elektrochemisches

Verhalten hauptsächlich nach ihren Oxyden bestimmt wird, und diese bei ungleichem Sauerstoffgehalt bei demselben Radical allezeit verschiedene elektrochemische Charaktere haben, so ist es unmöglich, eine so zusammenhängende Kette zu machen, daß nicht Glieder hier und da abgebrochen wären. Im Allgemeinen habe ich mich gleichwohl nach dem Verhalten des Oxyds, so die stärksten Affinitäten hat, gerichtet.

Um dem Gedächtnifs Haltungspunkte zu geben, habe ich die Familien in Ordnungen eingetheilt, nachdem ich doch zuvor, gemäß den theoretischen Ansichten der Chemie, die Elementarkörper *a)* in *Sauerstoff*, und *b)* in *brennbare Körper* eingetheilt hatte. Die Familie der brennbaren Elementarkörper habe ich eingetheilt in folgende Ordnungen: 1) *Metalloide*, oder die Klasse brennbarer Körper, welche nicht alle die Eigenschaften haben, wodurch die eigentlichen Metalle ausgezeichnet sind, nämlich Schwefel, Phosphor, Boracium, Kohle u. s. w.; 2) *elektronegative Metalle*, oder solche Metalle, deren Oxyde eine größere Neigung haben, in Verbindung mit andern oxydirten Körpern mehr die Rolle einer Säure, als einer Salzbasis zu spielen; und 3) *elektropositive Metalle*, oder solche, deren Oxyde vorzugsweise Salzbasen bilden. Diese letztern habe ich in zwei Abtheilungen geschieden: *a)* solche Metalle, deren Oxyde mit Kohlenpulver auf die gewöhnliche Weise reducirt werden können, oder die schon lange bekannten Metalle; *b)* solche Metalle, deren Oxyde nicht mit Kohlenpulver auf die gewöhnliche Weise reducirt werden, oder die Radicale der Kalien und Erdarten.

Diese Eintheilung erleichtert die Uebersicht, und verbirgt zugleich einen Mangel in unsern Kenntnissen, welcher die völlig consequente elektrochemische Aufstellung unmöglich machen würde. Ich glaube, daß gegenwärtig kein Chemist, zu seiner völligen Befriedigung, auf der Liste der brennbaren Körper, nach dem Grade der elektrochemischen Eigenschaften, die Kohle, Wasserstoff, Zirconium, Aluminium u. a. ordnen könnte. Durch die Eintheilung, welche ich angenommen habe, merkt man diesen Mangel an Kenntnifs nicht, und das System bleibt anwendbar, bis mehr ausgebreitete Entdeckungen und klarere Uebersichten über die Natur, welche wir studiren, eine vollkommenere Anordnung fordern und gestatten.

Ich habe das Silicium unter die elektronegativen Metalle

gestellt, nicht deswegen, daß ich die Gründe, welche Davy in seinen Versuchen fand, es unter die Metalloide zu rechnen, verwerfe, sondern weil man nicht wohl von dieser Sache sagen kann, daß sie vollkommen ausgemittelt sey; auch weil Silicium, für die Ordnung im ganzen System, besser bei den elektronegativen Metallen als bei den Metalloiden steht.

Die Gründe, nach welchen ich jedes Fossil unter seiner Familie aufgestellt, habe ich in der oft angeführten Abhandlung so ausführlich bestimmt, daß ich alle weitere Entwicklung darüber hier für überflüssig halte. Sie sind in Kurzem: Oxydirte Fossilien stehen bei dem im Systeme zuletzt angeführten Radicale (d. h. mit ein oder andrer Ausnahme bei dem elektropositivsten), dasselbe gilt auch für nicht oxydirte, mit der Ausnahme, daß z. B. doppelte und dreifache Schwefelungen, Tellurungen (sulphureta, tellureta), bei denjenigen elektropositiven Metallen stehen, welche in dieselben *mit den meisten Partikeln* eingehen; oder im Fall von gleicher Anzahl bei dem elektropositivsten. Da es im letztern Fall bisweilen sich fügte, daß der minder stark elektropositive mehrere seiner ausgezeichneten Charaktere der Schwefelverbindung (sulphuretum) mittheilte, so habe ich diese Regel nicht strenge befolgt (man sehe z. E. die Kupferkiese bei der Familie Kupfer); aber diese Inconsequenz, wie ich sie selbst als solche anerkenne, sehe ich doch nicht als eine wissenschaftliche Unrichtigkeit an.

Zu der systematischen Aufstellung gehört keines der Fossilien, welchem wir im Vorhergehenden den Namen *vermengte* gaben; sie faßt einzig ungemengte und zusammengeflossene in sich.

Jede besondere Species besteht aus absolut derselben chemischen Verbindung, identisch nach der Qualität und Quantität der Bestandtheile. Die mindeste Partikel eines fremden Körpers, oder die vermehrte Anzahl der Partikeln irgend eines Bestandtheiles, *welche wesentlich in die chemische Verbindung mit eingehen*, bringt eine neue Species hervor. So ist wasserloser Gyps (Anhydrit) eine Species, und wasserhaltiger eine andere. Haüy's Mesotyp eine Species, und Gehlen's Scolezit (siehe die Aufstellung der Silicate, bei der Familie Natrium) eine andere.

Jede Species kann vorkommen unter drei verschiedenen



Arten von Variationen. 1) Variationen nach Formen; 2) Variationen nach Farben und Durchsichtigkeit, und 3) Variationen nach Zusammenschmelzung mit andern Verbindungen. Die zwei ersten können in der allgemeinen systematischen Haupteintheilung nicht berührt werden; die dritte hingegen verdient darin einige Aufmerksamkeit. Ein zusammenverschmolzenes Fossil steht im System bei der Verbindung, von welchem es seine distinctiven und am meisten in die Augen fallenden Charaktere hat. So wird unter der Species *kohlensaurer Kalk* die ganze Reihe kohlensaurer Kalkarten aufgeführt, welche vermengt sind mit Eisencarbonat, Mangancarbonat, Bitterspath und andern Stoffen, aber welche alle das Gepräge des kohlensauren Kalks tragen; davon muſs man gleichwohl die Doppelsalze scheiden, z. B. die Bitterspath von den bloſen Mischungen.

Wenn es sich begiebt, daſs in einem sogenannten zusammenverschmolzenen Fossil Verbindungen vorkommen, welche elektropositivere Radicale enthalten, als die Verbindung, welche dem Fossil den Hauptcharakter giebt, so steht das Fossil gleichwohl nicht bei den elektropositiveren Basen, weil diese nur zufällige Bestandtheile desselben sind. So habe ich z. B. in allen Tantalsalzen (Tantalaten), welche ich Gelegenheit zu untersuchen hatte, gröſsere oder geringere Portionen von Kalktantalsalz (Kalktantalat) gefunden, aber welches allezeit in zu kleiner Quantität da war, um dem Fossil einen davon herrührenden verschiedenen Charakter zutheilen zu können. Ich habe aus diesen Gründen kein Bedenken getragen, das Doppeltantalsalz (Doppeltantalat) des Mangans und Eisenoxyduls (den gewöhnlichen Tantalit) bei Mangan, und das Tantalsalz (Tantalat) der Yttererde (Eckeberg's Yttrotantal) bei Yttrium aufzuführen, ob sie gleich einige Procente tantalsaure Kalkerde enthalten. Uebrigens ist glaublich, daſs mehrere auf der Liste der Arten in der systematischen Aufstellung angeführte Mineralien durch künftig statthabende Untersuchungen als eigene Arten zu erscheinen aufhören werden, und erfunden werden als bloſe Producte der Zusammenschmelzung anderer Verbindungen; dann werden sie ihren Platz unter einer von diesen finden. Wenn ich in der systematischen Aufstellung solche Variationen anführte, welche von Zusammenschmelzung herrühren, so habe ich sie unter ihre Species

gesetzt, aber weiter zurück in der Reihe, so daß das Auge gleich sie von den nächstfolgenden selbstständigen Species unterscheidet.

Bei der Aufstellung der Fossilien unter Familien habe ich sie in gewisse chemische *genera* eingetheilt, z. B. gediegene, Schwefelungen (sulphureta), Oxyde, Schwefelsalze (sulphates) u. s. w. So besteht z. B. das Genus Sulphas ferri (Schwefelsalz des Eisens) aus grünem Vitriol, rothem Vitriol, Vitriolocker, Eisenpecherz. Der Name dieser chemischen *genera* (oder was man statt *genus* dieser Unterabtheilung für einen Namen geben will) steht in *der ersten Colonne* der folgenden tabellarischen Aufstellung. *Die andere Colonne* nimmt der Name des Fossils ein. Da wir keine schwedische mineralogische Nomenclatur haben, so habe ich die deutschen oder französischen Namen gewählt, unter welchen das Fossil am meisten bekannt ist, und am mindesten ausgesetzt, mit Synonymen verwechselt zu werden; die *nächste Spalte* nehmen die Formeln ein, nach den Analysen berechnet, deren Citationen *als Noten unter dem Text aufgeführt sind*. Ich habe dabei, so oft ich Gelegenheit dazu hatte, die analytische Methode durchgegangen und berichtigt, z. B. von den Analysen verschiedener Salze, als des schwefelsauren Baryts, des salzsauren Silbers, des salzsauren Bleies u. s. w. Man wird finden, daß die Pluralität wohl charakterisirter Fossilien eine Formel hat, welche, wenn sie auch nicht, in Beziehung auf die Unsicherheit unserer analytischen Methoden, als abgemacht richtig angesehen werden kann, gleichwohl einen hohen Grad von Wahrscheinlichkeit für sich hat. — Wenn ein Fragezeichen bei dem Namen eines Fossils vorkommt, so deutet diefs Unsicherheit an, ob das Fossil bei der rechten Familie stehe. Bei den Formeln bedeutet das Fragezeichen, daß die Formel zwar übereinstimmt mit der citirten Analyse, aber daß sie dessen ungeachtet unrichtig seyn dürfte; und endlich bedeutet ein Fragezeichen bei einer Citation, daß die Formel nicht voll übereinstimmt mit der Analyse, bei welcher man demnach Grund zum Argwohn hat, daß sie entweder ein fehlerhaftes Resultat gab, oder mit einem Fossil angestellt war, welches große Quantitäten fremder Einmischungen enthielt.

Zwei Arten Formeln habe ich gebraucht: *chemische* und *mineralogische*. Ich habe wohl eingesehen, daß diefs Anlaß

zu Verwirrung geben könnte; aber da die mineralogischen Formeln immer mit *curstver Schrift* gedruckt sind, so dürfte dieß minder stattfinden.

Die sogenannten chemischen Formeln reichen bis zum Anfang der Radicale von Erdarten. Da fangen die mineralogischen an, aus dem Grunde, weil so große Unbestimmtheit, oder beinahe nur Muthmaßung herrscht in Hinsicht der Anzahl von Sauerstoffpartikeln in den Alkalien und Erdarten; und wenn das, was für eine einzige Erdart angenommen wird, unrichtig ist, so wird die Mehrzahl der Formeln für die Silicate unrichtig. Wir müssen daher hier uns der mineralogischen bedienen, bis unsere Kenntnisse hinreichend sich erweitern, um die chemischen benutzen zu können.

Ich habe gestrebt kein bestimmt bekanntes Fossil auszulassen, doch ist es wohl möglich, daß dieß aus Versehen geschah. Dagegen sind mehrere Fossilien nicht aufgeführt aus dem Grund, weil wir ihre Zusammensetzung nicht kennen, und daher alle Gründe mangeln, nach welchen sie in das System eingeschoben werden könnten. Hieher gehört Weiß Kupfererz, Nickel-Spießglanzerz, Jolith, Macle, Lapis lydius, Häüyn, Meionit, Fahlunit (Hausmann's Triklasit) und mehrere andere.

Die *andere Klasse der Fossilien*, oder die, so nach Principien der Zusammensetzung in der organischen Natur gebildet sind, muß analog mit der organischen Natur in verwandte Ordnungen getheilt werden. Auch sieht man diese Fossilien als Producte einer zerstörten Organisation an. Ich habe sie in sechs Klassen getheilt, fortschreitend im Verhältniß, wie die Spuren ihrer vormaligen Organisation mehr und mehr verschwinden. Die erste Ordnung enthält die durch Verwesung gekohlten Stoffe; die zweite Ordnung enthält Erdharze; dritte Ordnung Bergöle; vierte Ordnung Bergpech; fünfte Ordnung Steinkohlen, und sechste Ordnung Salze, deren einer Bestandtheil nach den Principien der Zusammensetzung in der organischen Natur zusammengesetzt ist.

## Ungemengte und zusammengeschmolzene Mineralien.

### I. Klasse

enthält Körper, gebildet nach dem Princip für die Zusammensetzung in der unorganischen Natur, d. h. in welcher die zusammengesetzten Körper der ersten Ordnung blofs zwei Elemente enthalten.

#### A. *Oxygenium*.

Sauerstoff. O.

#### B. *Brennbare Körper*.

##### 1. Ordnung. *Metalloïde*.

###### 1. Familie. *Sulphuricum*.

Gediegen. Schwefel. S.

Oxyda. Schwefelsäuerliches. Š.

Schwefelsäure. Š.

###### 2. Familie. *Muriaticum*.

Oxydum. Salzsäure. M̄.

###### 3. Familie. *Nitricum*.

Suboxydum. Stickgas. N.

###### 4. Familie. *Boracicum*.

Oxydum. Boraxsäure. B.

###### 5. Familie. *Carbonicum*.

Gediegen. Diamant. C.

Anthracit.

Oxyda. Kohlensäure. C̄.

###### 6. Familie. *Hydrogenium*.

Sulphuretum. Schwefelwasserstoffgas. 2H+S.

Carburetum. Gekohltes Wasserstoffgas. 2H+C.

Oxydum. Meteorwasser. 2H+O.

2. Ordnung. *Elektronegative Metalle*,

enthält solche Metalle, deren Oxyde, in Vereinigung mit andern oxydirten Körpern, eine gröfsere Neigung haben, die Rolle der Säuren, als die der Basen, zu spielen.

	1. Familie. <i>Arsenicum</i> .	
Gediegen.	Gediegen Arsenik.	As.
Sulphureta.	Realgar (1). Operment.	
Oxydum.	Arsenikblüthe.	As.
	2. Familie. <i>Chromium</i> .	
Oxydum.	Chromocker (2).	Ch. ?
	3. Familie. <i>Molybdaenum</i> .	
Sulphuretum	Molybdän.	Mo + 2 S.
Oxydum.	Molybdänocker.	Mo.
	4. Familie. <i>Stibium</i> .	
Gediegen.	Gediegen Antimon.	Sb.
Sulphureta.	Grau Spießglanzerz. Federerz. ? Zundererz. ?	Sb + 3 S.
	Roth Spießglanzerz	Sb + 2 Sb S <sup>3</sup> (3).
Oxyda.	Blättrig Antim. Oxyd. Strahlig Antim. Oxyd.	Sb. Sb.
	Antimonocker.	Sb. ?
	5. Familie. <i>Titanium</i> .	
Oxyda.	Anatase. Rutil (4).	
	6. Familie. <i>Silicium</i> .	
Oxydum.	1) rein, Bergkrystall. Quarz. Calcedon *). etc. etc. etc.	Si

\*) Zu dieser Familie gehört auch der Opal, welcher als eine chemische Verbindung von Kieselerde mit Wasser angesehen wird. Gleichwohl beweist sowohl das Verhalten der Kieselerde, wenn sie aus dem Alkali durch Säuren gefällt wird, und meinen Versuchen gemäß kein chemisch gebundenes Wasser enthält; als auch des Opals farbenwech-

- 2) gemengt, Carneol.  
 Agat.  
 Jaspis.  
 Eisenkiesel.  
 etc. etc. etc.

3. Ordnung. *Elektropositive Metalle*,  
 deren Oxyde mehr geneigt sind die Rolle der Basen als der  
 Säuren zu spielen.

1. Unterabtheilung. *Metalle, deren Oxyde in einer höhern Tem-  
 peratur theils für sich selbst, theils durch Zusatz von Kohlenpul-  
 ver reducirt werden können, und die Radicale der ülttern soge-  
 nannten Metalloxyde ausmachen.*

1. Familie. *Iridium.*

Osmietum. Gediegen Iridium.  $I + Os?$

2. Familie. *Platinum.*

Gediegen. Platinasand. Pt.  
 Schwarze Platina.

3. Familie. *Aurum.*

1) Gediegen. Gediegen Gold. Au.  
 2) Tellureta. Schrifterz <sup>1)</sup>.  $AgTe^2 + 3AuTe^6$ .  
 Gelberz <sup>2)</sup>.  $AgTe^2 + 2PbTe^2 + 3AuTe^3$ .

4. Familie. *Hydrargyrum.*

1) Gediegen. Gediegen Quecksilber. Hg.  
 2) Sulphuretum. Zinnober.  $HgS^2$ .  
 Lebererz.  
 Stinkzinnober.

3) Muriates. Quecksilber-Hornerz.  $Hg + 2M$ .  
 Natürliches Calomel.  $Hg + M$ .

5. Familie. *Palladium.*

Gediegen. Palladium. Pa.

selnde (*skiftande*) Eigenschaft, und seine anerkannte Porosität, daß  
 dieses Wasser ihm bloß als einem porösen Körper zugehören muß,  
 (vergl. Saussure's Versuch in Gilb. Annal. Neue Folge, Bd. XVII.  
 S. 113. ff.) weil es in den Quantitäten variiert und nie bestimmten Ver-  
 hältnissen entspricht. Dasselbe gilt von allen geringern Quantitäten  
 Wasser, so man in porösen Substanzen trifft.

1) Klaproth's Beitr. III. 20. 2) Ebendas. III. 25.

6. Familie. *Argentum.*

- |                  |                                   |  |
|------------------|-----------------------------------|--|
| 1) Gediegen.     | Gediegen Silber.                  | Ag.  |
| 2) Sulphureta.   | Glanzerz.                         | AgS <sup>2</sup> .                           |
|                  | Sprödglanzerz.                    |  |
|                  | Rothgültigerz <sup>1)</sup> ).    | Sb + 2SbS <sup>3</sup> + 6AgS <sup>2</sup> . |
| 3) Stibieta.     | Spießglanzsilber <sup>2)</sup> ). | Ag <sup>2</sup> Sb.                          |
|                  | Silberspießglanz <sup>3)</sup> ). | Ag <sup>3</sup> Sb.                          |
| 4) Aureta        | Elektrum <sup>4)</sup> ).         | AgAu <sup>2</sup> .                          |
|                  | Güldisch Silber <sup>5)</sup> ).  | Ag <sup>2</sup> Au.                          |
| 5) Hydrargyreta. | Festes Amalgam <sup>6)</sup> ).   | AgHg <sup>2</sup> .                          |
|                  | Liquides Amalgam.                 |  |
| 6) Murias.       | Hornsilber.                       | ÄgM <sup>2</sup> .                           |
| 7) Carbonas.     | Grausilber <sup>7)</sup> ).       | ÄgC <sup>2</sup> + ÄgSb.?                    |

7. Familie. *Bismuthum.*

- |                |  |   |
|----------------|--|---|
| 1) Gediegen.   | Gediegen Wismuth.                        | Bi.   |
| 2) Sulphureta. | Wismuthglanz.                            | BiS <sup>2</sup> .                            |
|                | Subsulphuretum Bismuthi <sup>8)</sup> ). | Bi <sup>2</sup> S.                            |
|                | Nadelerz <sup>9)</sup> ).                | PbS <sup>2</sup> + 2CuS + 2BiS <sup>2</sup> . |
| 3) Oxydum.     | Wismuthocker.                            | Bi.   |

8. Familie. *Stannum.*

- |                 |               |     |
|-----------------|---------------|-----|
| 1) Sulphuretum. | Siehe Kupfer. |     |
| 2) Oxydum.      | Zinngraupen.  | Sn. |
|                 | Holzzinn.     |     |

9. Familie. *Plumbum.*

- |                |                                       |   |
|----------------|---------------------------------------|---|
| 1) Gediegen.   | Gediegen Blei.                        | Pb.   |
| 2) Sulphureta. | Bleiglanz.                            | PbS <sup>2</sup> .  |
|                | Silberhaltig.                         |   |
|                | Kobalthaltig.                         |   |
|                | etc. etc.                             |   |
|                | Spießglanzbleierz <sup>10)</sup> ).   | PbS <sup>2</sup> + 2CuS + SbS <sup>3</sup> .              |
|                | Licht Weißgültigerz <sup>11)</sup> ). | SbS <sup>3</sup> + AgS <sup>2</sup> + 5PbS <sup>2</sup> . |

1) Klaproth's Analyse. Beitr. I. 155. 2) Ebendas. III. 175.

3) Ebendas. II. 301. 4) Ebendas. IV. 3.

5) Ford. *Phil. Trans.* 1776. p. 53. 6) Klaproth's Beitr. I. 103.7) Selb's Anal. Aikin's *Diction.* II. 295. 8) Klaproth's Anal. Beitr. I. 256. von v. Born's Wasserbleisilber. 9) John. Neue Ch. Unters. S. 216. 10) Hatchett. *Phil. Trans.* 1804. p. 163. Klaproth's Beitr. IV. 90. 11) Ebendas. I. 172. Dürfte bloß ein zusammengesetztes Fossil seyn, so wie das folgende

- Dunkel Weifsgültigerz <sup>1)</sup>.  $\text{AgS}^2 + 4\text{SbS}^3 + 5\text{PbS}^2$ .  
 ? Bleischweif.  
 Wismuthbleierz <sup>2)</sup>.  $\text{AgS}^2 + 2\text{PbS}^2 + 2\text{BiS}^2$ .
- 3) Telluretum. Blättertellur <sup>3)</sup>.  $\text{AuTe}^3 + 4\text{PbTe}^2 + 2\text{PbS}^2$ . (5)
- 4) Oxyda. Gelb Bleioxyd.  $\text{Pb}$ .  
 Natürliche Mennige.  $\text{Pb}$ .
- 5) Sulphas. Bleivitriol.  $\text{PbS}^2$ .
- 6) Murio-Carbonas. Hornblei <sup>4)</sup>.  $\text{PbM}^2 + \text{PbC}$ . (6)
- 7) Phosphas. Grün Bleierz.  $\text{PbP}^2$ .  
 Mit salzsaurem Traubenblei.  
 und arseniksaurem Bleioxyd. Muschliches-faseriges Phosphorblei.
- 8) Carbonas. Weifs Bleierz.  $\text{PbC}^2$ .  
 Bleischwärze.
- 9) Chromates. Roth Bleierz.  $\text{PbCh}$ .  
 Grüner Beschlag auf dem vorhergehenden.  
 $\text{PbCh}^2$  ?
- 10) Molybdas. Gelb Bleierz.  $\text{PbMö}^2$ .

10. Familie. *Cuprum*.

- 1) Gediegen. Gediegen Kupfer.  $\text{Cu}$ .
- 2) Sulphureta. Grau Kupfererz.  $\text{CuS}$ .  
 Kupferkiese.  
 aus Rudolstadt <sup>5)</sup>.  $\text{FeS}^2 + \text{CuS}$ .  
 aus Westanfor Eriksgrube <sup>6)</sup>.  $\text{FeS}^2 + 4\text{CuS}$ .  
 aus Hittedal <sup>7)</sup>.  $\text{FeS}^2 + 8\text{CuS}$ .
- Graugültigerz.  
 Schwarzgültigerz (7).  
 Bleifahlerz <sup>8)</sup>,  $(\text{PbSb}) + 2\text{CuS} + 2\text{FeS}^2$ .  
 Kupferfahlerz (8).  
 Zinnkies <sup>9)</sup>.  $\text{SnS}^2 + 2\text{CuS}$ .  
 Kupferwismutherz <sup>10)</sup>.  $\text{BiS}^2 + 2\text{CuS}$ .
- 3) Oxyda. Roth Kupferoxyd.  $\text{Cu}$ .  
 Kupferschwärze.  $\text{Cu}$ .

1) Klaproth's Beitr. I. 175. 2) Ebendas. II. 297.

3) Ebendas. III. 32. 4) Ebendas. III. 144. 5) Ebendas. II. 281.

6) Hisinger. Anal. priv. mitgeth. 7) Klaproth's Beitr. II. 281.

8) ? Klaproth's Beitr. IV. 71. 9) Ebendas. II. 257.

10) Ebendas. IV. 91.



- 4) Sulphates. Kupfervitriol.  $\ddot{\text{Cu}}\ddot{\text{S}}^2 + 10\text{H}^2\text{O}$ .  
Grüner Beschlag auf grau Kupfererz.  
 $\ddot{\text{Cu}}^1\ddot{\text{S}} + 3\text{H}^2\text{O}$ .
- 5) Submurias. Kupfersand <sup>1)</sup>.  $\ddot{\text{Cu}}^4\ddot{\text{M}} + 8\text{H}^2\text{O}$ .
- 6) Subphosphas. Phosphorsaures Kupfer <sup>2)</sup>.  $\ddot{\text{Cu}}\ddot{\text{P}}$ .
- 7) Carbonates. Malachit <sup>3)</sup>.  $\ddot{\text{Cu}}\ddot{\text{C}} + \text{H}^2\text{O}$ .  
Hydrocarbonas. Kupferlasur (9) <sup>4)</sup>.  
Kieselmalachit (10).  $\ddot{\text{Cu}} + 2\text{H}^2\text{O} + 2\ddot{\text{Cu}}\ddot{\text{C}}^2$ .
- 8) Arseniates. Dichtes Olivenerz <sup>5)</sup>.  $\ddot{\text{Cu}}^1\ddot{\text{As}}$ .  
Cuiivre arseniaté H. <sup>6)</sup>.  $\ddot{\text{Cu}}^1\ddot{\text{As}} + 3\text{H}^2\text{O}$ .  
Subarseniates. Arseniat von Kupfer Bournon's 2., 3. auch  
5te Varietät <sup>7)</sup>.  $\ddot{\text{Cu}}^3\ddot{\text{As}} + 12\text{H}^2\text{O}$ .  
Linsenerz (11) <sup>8)</sup>.  $\ddot{\text{Cu}}^6\ddot{\text{As}} + 36\text{H}^2\text{O}$ .
- 9) Siliciates. Dioptas.  
Kieselpkupfer <sup>9)</sup>.  $\ddot{\text{Cu}}^1\ddot{\text{S}}^2 + 6\text{H}^2\text{O}$ .
11. Familie. *Niccolum*.
- 1) Arsenietum. KupfERNickel.  $\ddot{\text{Ni}}\text{As}?$
- 2) Oxydum. Nickelocker.  $\ddot{\text{Ni}}$ .
- 3) Arsenias. Nickelblüthe.
- 4) Silicias. Pimelith <sup>10)</sup>.  $\ddot{\text{Ni}}\text{S}^4 + 20\text{H}^2\text{O}$ .
12. Familie. *Cobaltum*.
- 1) Sulphureta. Kobaltkies <sup>11)</sup>.  $\text{FeS}^4 + 4\text{CuS} + 12\text{CoS}^3$ .
- 2) Arsenieta. Glanzkobalt <sup>12)</sup>.  $\text{CoAs}$ .  
Grauer Speiskobalt <sup>13)</sup>.  $\text{CoAs} + \text{FeAs}$  (12).  
Weifser Speiskobalt <sup>13)</sup>.  $\text{FeAs}^2 + 3\text{CoAs}^2$   
(+ 2FeS<sup>4</sup>).

- 
- 1) Pr. Kl. Meine eigene Analyse. 2) Klaproth's Beitr. III. 206.  
3) Klaproth. Vauquelin. 4) Klaproth. Vauquelin, siehe Note.  
5) Klaproth's Beitr. III. 192. 6) Vauquelin. *Journ. des Mines*.  
No. 55. p. 62. 7) Chenev. Neues allgem. Journ. d. Chem. II. 136.  
Vergl. mit S 146. 8) Ebendas. II. 139. 9) ? John's Chem. Un-  
ters. S. 252. 10) Klaproth's Beitr. II. 139. 11) Hisinger. Ab-  
handl. über Phys., Chem. u. Mineral. III. 316. 12) Klaproth's  
Beitr. II. 305. Hiermit stimmt auch Tassaert's Analyse überein, in  
Hinsicht auf die Proportion zwischen Arsenik und Kobalt.  
13) Laugier's Analysen. *Ann. de Chim.* T. 85. p. 33.

- 3) Oxydum. Kobaltschwärze.  $\ddot{\text{Co}}$ .  
 4) Sulphas. Kobaltvitriol.  
 5) Arseniates. Kobaltblüthe <sup>1)</sup>.  $\ddot{\text{Co}}^{14}\ddot{\text{As}} + 6\text{H}^2\text{O}$ .  
 Erdkobalt.

13. Familie. *Uranium*.

- 1) Oxyda. Uranpecherz.  $\ddot{\text{U}}$ .  
 Uranglimmer.  $\ddot{\text{U}} + 2\ddot{\text{U}}?$   
 Uranocker.  $\ddot{\text{U}}$ .

14. Familie. *Zincum*.

- 1) Sulphuretum. Blende.  $\ddot{\text{Zi}}\text{S}^2$   
 2) Oxydum. Zinkocker.  $\ddot{\text{Zi}}$ .  
 3) Sulphas. Zinkvitriol.  $\ddot{\text{Zi}}\text{S}^2 + 10\text{H}^2\text{O}$ .  
 4) Carbonates. Spathiger Galmey <sup>2)</sup>.  $\ddot{\text{Zi}}\text{C}^2$ .  
 Galmey Zinkblüthe <sup>3)</sup>.  $\ddot{\text{Zi}}\text{C} + 2\text{H}^2\text{O}$ .  
 5) Silicias. Galmey l. Zinkglas <sup>4)</sup>.  $\ddot{\text{Zi}}^{14}\ddot{\text{Si}}$ .  
 6) Aluminias. ? Gahnit <sup>5)</sup>.  $\ddot{\text{Zi}}\text{Al}^4$ .

15. Familie. *Ferrum*.

- 1) Gediegen. Fossiles.  $\text{Fe}$ .  
 Meteorisches.  
 2) Sulphureta. Magnetkies <sup>6)</sup>.  $\text{FeS}^4 + 6\text{FeS}^2$  (13).  
 Lichter Magnetkies <sup>7)</sup>.  $\text{FeS}^4 + 2\text{FeS}^2$ .  
 Schwefelkies.  $\text{FeS}^4$ .  
 3) Carburetum. Graphit.  $\text{FeC}^{200}?$   
 4) Arsenitum. Mißpickel <sup>8)</sup>.  $\text{FeAs}^2 + \text{FeS}^4$  (14).  
 vermischt mit Schwefelkies.  
 5) Telluretum. Gediegen Tellur <sup>9)</sup>.  $\text{FeTe}^{10}?$   
 6) Oxyda. Blutstein.  $\ddot{\text{Fe}}$ .  
 Magnetisch Eisenerz <sup>10)</sup>.  $\ddot{\text{Fe}} + 2\ddot{\text{Fe}}$ .  
 Fer oligiste.  
 7) Sulphates. Grüner Vitriol <sup>11)</sup>.  $\ddot{\text{Fe}}\text{S}^2 + 14\text{H}^2\text{O}$ .

1) Bucholz. Journ. für Chem., Phys. u. Mineral. IX. 314.

2) Smithson's Analyse. Phil. Trans. 1803. p. 17. 3) Ebendas.

4) Ebendas. 5) S. Versuch durch Anwendung u. s. w.

6) Stromeyer. Gilb. Annal. XVIII. 186—190. 7) Ebendas.

8) Stromeyer u. Chevreul. Gilb. Annal. XVII. 84.

9) Klaproth's Beitr. III. 8. 10) Meine Analyse. Versuch u. s. w.

11) Meine Analyse. Abhandl. über Phys., Chem. III. 206.

- Rother Vitriol <sup>1)</sup>.  $\ddot{\text{F}}\text{e}^{\text{IV}}\ddot{\text{S}}^2 + 3\ddot{\text{F}}\text{e}^{\text{III}}\ddot{\text{S}}^2 + 36\text{H}^2\text{O}$ .  
 Atramentstein.  $\ddot{\text{F}}\text{e}^{\text{III}}\ddot{\text{S}} + 6\text{H}^2\text{O}$ .  
 Eisenpecherz <sup>2)</sup>.  $\ddot{\text{F}}\text{e}^{\text{IV}}\ddot{\text{S}} + 12\text{H}^2\text{O}$ .  
 8) Phosphas. Blaue Eisenerde <sup>3)</sup>. }  $\ddot{\text{F}}\text{e}\ddot{\text{P}}^2 + 4\text{H}^2\text{O}$ .  
                   Natürliches Berlinerblau <sup>4)</sup>. }  
 9) Carbonas. Strahliger Braunkalk, Eisenspath <sup>5)</sup>.  $\ddot{\text{F}}\text{e}\ddot{\text{C}}^2$ .  
 10) Arseniates. Würfelerz.  
                   Strahlenerz <sup>6)</sup>.  $\ddot{\text{C}}\text{u}^{\text{III}}\ddot{\text{A}}\text{s} + 2\ddot{\text{F}}\text{e}^{\text{III}}\ddot{\text{A}}\text{s} + 6\text{H}^2\text{O}$ .  
                   Flockenerz <sup>7)</sup>.  $\ddot{\text{P}}\text{b}^{\text{IV}}\ddot{\text{A}}\text{s} + 2\ddot{\text{F}}\text{e}^{\text{III}}\ddot{\text{A}}\text{s} + 12\text{H}^2\text{O}$ .  
 11) Chromis. Chromeisen <sup>8)</sup> (15).  $\ddot{\text{A}}\text{l}\ddot{\text{C}}\text{h} + 2\ddot{\text{F}}\text{e}\ddot{\text{C}}\text{h}?$   
 12) Titaniates. Menacan.  
                   Nigrin.  
                   Dichter Magneteisenstein.  
 13) Silicias. Hedenbergit <sup>9)</sup> (16).  $\ddot{\text{F}}\text{e}\ddot{\text{S}}\text{i}^2 + 4\text{H}^2\text{O}$ .  
 14) Hydrates. Limonit.  
                   Moorerze (17).

16. Familie. *Manganium*.

- 1) Sulphuretum. Manganz.  
 2) Superoxydum. Grau Braunsteinerz. }  $\ddot{\text{M}}\text{g}$ .  
                   Schwarz Braunsteinerz. }  
                   Wad.  
                   Manganèse Argentin.  
 3) Phosphas. Manganèse ferrifère phosphaté.  
 4) Carbonas. Dichtes Rothbraunsteinerz von Kapnick.  
                    $\ddot{\text{M}}\text{g}\ddot{\text{C}}^2 + 2\text{H}^2\text{O}?$   
 5) Wolframias. Wolfram <sup>10)</sup>  $\ddot{\text{M}}\text{g}\ddot{\text{W}} + 3\ddot{\text{F}}\text{e}\ddot{\text{W}}$ .  
 6) Tantalas. Tantalit <sup>11)</sup>.  $\ddot{\text{M}}\text{g}\ddot{\text{T}}\text{a} + \ddot{\text{F}}\text{e}\ddot{\text{T}}\text{a}$ .  
                   Wolframhaltig.  
                   Zinnhaltig.

1) Meine Analyse. Siehe weiter unten. 2) Klaproth's Beitr. V. 221.  
 3) Ebendas. IV. 122. 4) Ebendas. IV. 122. 5) Ebendas. IV. 115.  
 6) ? Chenevix. *Phil. Trans.* 1801. p. 199. 7) ? Bindheim. Beobacht.  
 u. Entdeckung. d. Berlin. Gesellschaft naturforsch. Freunde. IV. 374.  
 8) Laugier. *Annal. du Mus. d'Hist. Natur.* IV. 325.  
 9) Hedenberg. Abhandl. über Physik u. s. w. II. 169.  
 10) Meine Analyse. Beilage zur Beschreibung der Arten von Fimbo.  
 11) Meine Analyse. Ibid.

- 7) Siliciates. Schwarzer Mangankiesel <sup>1)</sup>.  $\text{Mg}^{14}\ddot{\text{Si}} + 3\text{H}^2\text{O}$ .  
 Rother Mangankiesel <sup>2)</sup>.  $\text{Mg}^{14}\ddot{\text{Si}}^2$ .  
 Pyrosmalit (18).

## 17. Familie. Cerium.

- 1) Silicias. Cerit <sup>3)</sup>.  $\text{Ce}^{14}\ddot{\text{Si}}$ .

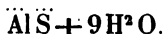
2. Unterabtheilung. *Metalle, welche mit Kohlenpulver nicht reducirt werden können, und deren Oxyde die Erden und Alkalien bilden* <sup>4)</sup>.

## 1. Familie. Zirconium.

- 1) Silicias. Zirkon oder Hyacinth. Z S. ?

## 2. Familie. Aluminium.

- 1) Sulphas. Natürliche Thonerde von Halle und Newhaven <sup>5)</sup>.



- 2) Fluas. Wavellit. ? <sup>6)</sup>.

- 3) Fluosilicates. Pycnit <sup>7)</sup>.  $AFl + 3AS$ .

- Topas <sup>8)</sup>.  $A^2Fl + AS$ .

- 4) Siliciates. Saphir <sup>9)</sup>.

- Rubin <sup>10)</sup>.

- Corundum <sup>11)</sup>.

Smirgel.

- Collyrit <sup>12)</sup>.  $A^3S + 5Aq$ .

- Nepheline <sup>13)</sup>.  $AS$ .

- Disthène <sup>14)</sup>.  $AS$ . (19).

- Pechstein <sup>15)</sup>.  $AS^6 + Aq$ . ?

Steinheilith (blauer Quarz von Orrijevri).

- 
- 1) Klaproth's Beitr. I. 139. 2) Meine anal. Abhandl. über Phys. u. s. w. I. 100. 3) Hisinger. Abhandl. über Phys. u. s. w. III. 4) Der Leser übersehe es nicht, daß hier die sogenannten *mineralogischen Formeln* kommen, welche zur Auszeichnung mit *cursiven Lettern* gedruckt werden, während die *chemischen Formeln*, die bisher vorkamen und auch hier mitunter sich finden, nicht mit cursiven Lettern gedruckt sind. d. H.
- 5) Simon, zweier Versuche Resultat. 6) Scherer's Journ. IX. 58.
- 7) Meine Analyse von Pyrophysalit, Sächsischem und Brasilianischem Topas. 8) Ibid. In dem Anhang zu der Abhandlung über die Arten von Broddbo. 9—11) Sind diese als Subsilitate, oder eher für reine Thonerde anzusehen? 12) Klaproth's Beitr. I. 258.
- 13) Vauquelin. *Bull. S. Ph. An V.* 12. 14) Klaproth's Beitr. V. 10.
- 15) Ebendas. III. 261.

Hisingerit <sup>1)</sup>.  $AS + fS + 3FS$ .  
 Pinit. ?  
 Staurolith.  
 Almandin.  
 Fahlungranat.  
 Rothhoffit <sup>2)</sup> (Långbanshytte-Granat).  
 $mgS + F^3S + 4AS$ .

Braunsteinkiesel vom Spessart.

5) Hydrates. Diaspore  
Orient. Türkis  
Erdiger Wavellit } (20).

6) Thonarten, d. h. Kaolin.  
 Mengungen des Steinmark.  
 Thonerde - Sili- Bergseife.  
 cats mit fremden Bolus.  
 pulverförmigen Terra Lemnia.  
 Stoffen. Walkerde.  
 Cimolit.  
 Thon.  
 Blauthon.  
 Thonschiefer.  
 Brandschiefer.

### 3. Familie. *Yttrium*.

1) Fluas. Siehe Calcium.  
 2) Tantalas. Yttrotantal.  $Y^2Ta$ .  
 Wolframhaltig.  
 Uranhaltig.  
 3) Silicias. Gadolinit.  $f^2S + ce^2S + 8YS$ .

### 4. Familie. *Beryllium*.

1) Siliciates. Smaragd <sup>3)</sup>.  $GS^4 + 2AS^2$ .  
 Chromhaltig.  
 Tantalhaltig.  
 Zinnhaltig.  
 Euclase. <sup>4)</sup>  $GS^2 + 2AS + x$ .

1) Hisinger. Abhandl. über Phys. u. s. w. III. 306.

2) ? Roth. Abhandl. über Physik. III. 329.

3) Meine Analyse im Anhang zu der Abhandlung über die Fossilien von Broddbo. 4) Vauquelin. Haüy, *Traité de Min* II. 532.

5. Familie. *Magnesium.*

- 1) Sulphas. Bittersalz.  $\ddot{M}n\ddot{S}^2 + 10H^2O$ .
- 2) Carbonates. Magnesit <sup>1)</sup>.  $\ddot{M}n\ddot{C}^2$ .  
Pikrolith.
- 3) Boras. Boracit <sup>2)</sup>.  $\ddot{M}n\ddot{B}^4$ .
- 4) Siliciates. Speckstein <sup>3)</sup>.  $MS^3$ .  
Meerschaum <sup>4)</sup>.  $MS^3 + 5Aq$ .  
Edler Serpentin <sup>5)</sup>.  $MS + Aq.?$   
Serpentin.  
Chlorit.  
Seifenstein <sup>6)</sup>.  $MS^2 + AS^2 + 2Aq$ .  
Nephrit.  
Harter Fahlunit <sup>7)</sup>.  $MS^2 + 2AS$ .  
Hypersthène <sup>8)</sup>.  $MS^2 + 3FS^2$ .  
Bronzit <sup>9)</sup>.  $FS^2 + 3MS^2$ .  
Olivin <sup>10)</sup>.  $fS + 4MS$ .  
Pargasit (21).  
Lazulit.
- 5) Aluminates. Spinell <sup>11)</sup>.  $MA^6$ .  
Pleonast.

6. Familie. *Calcium.*

- 1) Sulphates. Wasserloser Gyps.  $\ddot{C}a\ddot{S}^2$ .  
Wasserhaltig.  $\ddot{C}a\ddot{S}^2 + 2H^2O$
- 2) Phosphas. Apatit.  $\ddot{C}a\ddot{P}^2$ .
- 3) Fluas. Flufsspath.  $\ddot{C}a\ddot{F}$ .  
Ytrocercit.
- 4) Carbonas. Kalkspath  $\ddot{C}a\ddot{C}^2$ .  
Mit allen seinen Varietäten nach Einmengung mit andern Carbonaten.  
Bitterspath <sup>12)</sup>.  $\ddot{C}a\ddot{C}^2 + \ddot{M}n\ddot{C}^2$  (22).  
Gurhofian (Karsten).  $\ddot{M}n\ddot{C}^2 + 3\ddot{C}a\ddot{C}^2$ .

1) Bucholz, Neues allgem. Journ. der Chem. VIII. 662.  
2) Stromeyer. Gilb. Ann. XVIII. 215. 3) Klaproth's Beitr. II. 179. V. 63. 4) Ebendas. II. 175. 5) John's Chem. Unters. I. 218.  
6) Klaproth's Beitr. II. 183. 7) Hisinger's Analyse, s. weiter unten.  
8) ? Klaproth's Beitr. V. 40. 9) ? Ebendas. V. 34. 10) Ebendas. I. 121. 11) Meine Analyse von Akers Spinell. 12) Roth. *K. Vet. Ac. Handl.* 1811. S. 131. Klaproth's Beitr. I. 134. III. 296.

- Frankenhainer Bitterspath<sup>1</sup>).  $\text{Ca}\ddot{\text{C}}^2 + 3\ddot{\text{Mn}}\ddot{\text{C}}^2$ .  
 Arragonit<sup>2</sup>) (23).
- 5) Borosilicates. Datholith<sup>3</sup>).  $2\text{CBo}^4 + 2\text{CS}^4 + \text{H}^2\text{O}$  (24).  
 Botryolith<sup>4</sup>).  $2\text{CBo}^2 + 2\text{CS}^4 + \text{H}^2\text{O}$ .
- 6) Arsenias. Pharmacolith<sup>5</sup>).  $\text{Ca}\ddot{\text{As}} + 6\text{H}^2\text{O}$ .
- 7) Wolframias. Tungstein<sup>6</sup>).  $\ddot{\text{Ca}}\ddot{\text{W}}$ .
- 8) Silicio-titaniates. Sphène.
- 9) Siliciates. Kalk-Trisilicat von Edelforfs<sup>7</sup>).  $\text{CS}^3$ .  
 Tafelspath<sup>8</sup>).  $3\text{CS}^2 + \text{Aq}$ .  
 Laumonit<sup>9</sup>).  $\text{CS}^2 + \text{AS}^2 + 6\text{Aq}$ .  
 Mehlzeolith<sup>10</sup>).  $\text{CS}^3 + \text{AS}^3 + 4\text{Aq}$ .  
 Stilbit<sup>11</sup>).  $\text{CS}^3 + \text{AS}^2 + 8\text{Aq}$ .  
 Stangensteinartiger Scapolit<sup>12</sup>).  $\text{CS} + 3\text{AS}$ .  
 Borkhulfs-Zeolith<sup>13</sup>).  $\text{CS}^2 + 3\text{AS}$ .  
 Nadelstein<sup>14</sup>).  $\text{CS}^3 + 5\text{AS} + 3\text{Aq}$ .  
 Blättriger Prehnit<sup>15</sup>).  $\text{FS} + 3\text{CS} + 9\text{AS} + \text{Aq}$ .  
 Strahliger Prehnit<sup>16</sup>).  $\text{FS} + 6\text{CS} + 15\text{AS} + 2\text{Aq}$ .  
 Koupholit<sup>17</sup>).  $\text{FS} + 5\text{CS} + 9\text{AS}$ .  
 Chrysoberyll.  
 Malacolit<sup>18</sup>) } (25).  $\text{CS}^2 + \text{MS}^2$ .  
 Grammatit<sup>19</sup>) }  
 Asbest<sup>20</sup>).  $\text{CS}^2 + 4\text{MS}^2$ .  
 Strahlstein<sup>21</sup>).  $\text{CS}^2 + \text{fS}^2 + 3\text{MS}^2$ .  
 Cocolith<sup>22</sup>).  $\text{mgS}^2 + 2\text{fS}^2 + 6\text{MS}^2 + 12\text{CS}^2$ .  
 Byssolith<sup>23</sup>).  $\text{CS}^2 + \text{MS}^2 + \text{mgS}^2 + \text{fS}^2$ .

- 1) Klaproth's Beitr. V. 105. 2) Stromeyer. Götting. Gel. Anz. 1812. S. 3. 18. 3) Klaproth's Beitr. IV. 359. 4) Ebendas. V. 125.  
 5) Ebendas. III. 281. 6) Ebendas. III. 47. Meine Analyse in den Beilagen zu der Abhandlung über Broddboarten. 7) Hisinger. Abhandl. über Phys. I. 188. 8) Klaproth's Beitr. III. 291.  
 9) Vogel. *Journ. de Phys.* 1810. p. 64. 10) Hisinger's Abhandl. über Phys. III. 315. 11) Vauquelin. *Journ. des Mines.* No. 39. p. 164.  
 12) Laugier. *Journ. de Phys.* T. 68. p. 36. 13) Hisinger's Abhandl. über Phys. III. 309. 14) ? Vauquelin. *Journ. des Mines.* No. 44. p. 596. 15) Klaproth's Beobachtung u. Entdeckung. der Ges. Nat. f. Fr. zu Berlin. 16) Laugier. *Annal. du Mus.* III. 205.  
 17) Vauquelin. Haüy, *Traité de Min.* IV. 373. 18) Hisinger. Abhandl. über Phys. III. 300. 19) Laugier. *Annal. de Chim.* T. 81. p. 76. *Variété grise.* 20) ? Chenevix: *Crell's Annal.* 1800. I. 512.  
 21) Laugier. *Annal. du Mus.* V. 79. 22) Vauquelin. Haüy, *Traité de Min.* IV. 372. 23) Vauquelin. Haüy, *Traité de Min.* IV. 334.

- Yenit <sup>1)</sup>.  $CS+4fS$ .  
 Schwarzer Granat <sup>2)</sup>.  $fS+3FS+3CS$ .  
 Melanit <sup>3)</sup>.  $fS+3FS+2AS+6CS$ .  
 Thüringer Granat <sup>4)</sup>.  $CS+FS$ .  
 Aplome <sup>5)</sup>.  $CS+FS+2AS$ .  
 Grossular <sup>6)</sup>.  $fS+3FS+4AS+12CS$ .  
 Loboit <sup>7)</sup> (26).  $MS+2FS+12AS+15CS$ .  
 Colophonit <sup>8)</sup>.  $(MgS+2FS+MS+3AS+4CS)$ .  
 Dannemora Granat <sup>9)</sup>.  $MgS+FS+CS+2AS$ .  
 Pyrop <sup>10)</sup>.  $CS+4MS+6FS+15AS$ .  
 Allochroit <sup>11)</sup>.  $mgS+fS+3FS+AS+6CS$ .  
 Kanelstein l. Vesuvian <sup>12)</sup>.  $FS+4CS+5AS$ .  
 Idocras <sup>13)</sup>.  $FS+5AS+6CS$ .  
 Axinit <sup>14)</sup>.  $\left\{ \begin{array}{l} CS^2+FS+5AS \\ CS^2+FS+2AS \end{array} \right.$   
 Brasilianischer Turmalin <sup>15)</sup>.  $CS+2fS+18AS$ .  
 Epidot <sup>16)</sup>.  $CS+fS+3AS$ .  
 Scorza <sup>17)</sup>.  $CS^2+3fS+3AS$ .  
 Zoisit <sup>18)</sup>.  $FS+5CS+10AS$ .  
 Antophyllith <sup>19)</sup>.  $FS+2CS+4AS$ .  
 Smaragdit.  
 Augit.  
 Schillerstein.  
 Hornblende.  
 Cerin l. Allanit <sup>20)</sup>.

- 
- 1) Vauquelin. *Journ. des Mines*. No. 115. p. 70. 2) Hisinger. Abhandl. II. 157. 3) Klaproth's Beitr. V. 170. 4) Bucholz. S. Versuch über ein rein wissenschaftliches Princip für Mineralogie. Bd. XII. 35. 5) Laugier. *Annal. du Mus.* IX. 271.  
 6) ? Klaproth's Beitr. IV. 323. 7) Meine Analyse in den Abhandl. über Phys. III. 282. 8) Simon. Journ. der Chem. u. Phys. IV. 405.  
 9) Murray. Abhandl. über Phys. II. 10) Klaproth's Beitr. II. 21.  
 11) Rose. Karsten, Tab. 33. 12) Klaproth's Beitr. II. 32. V. 142.  
 13) Ebendas. II. 38. 14) Ebendas. II. 126. 15) Vauquelin. *Annal. de Chim.* No. LXXXVIII. 105. 16) Coll. Descotil, *Journ. des Mines*. No. XXX. 415. 17) ? Klaproth's Beitr. III. 285.  
 18) Bucholz. Journ. der Chem. und Phys. I. 201. 19) Laugier. *Annal. du Mus.* V. 149. 20) Etwa nichts anderes als ein Zusammenfließen der Hornblende mit Cerit?



7. Familie. *Strontium*.

- 1) Sulphas. Schützzit.  $\text{Sr}\ddot{\text{S}}^2$ .  
 2) Carbonas. Strontianit.  $\text{Sr}\ddot{\text{C}}^2$ .

8. Familie. *Barytium*.

- 1) Sulphas. Tungspath.  $\text{Ba}\ddot{\text{S}}^2$ .  
 Leberstein.  
 2) Carbonas. Witherit.  $\text{Ba}\ddot{\text{C}}^2$ .  
 3) Siliciates. Harmotom.  
 Andreasberg <sup>1)</sup>.  $\text{BS}^4 + 4\text{AS}^2 + 7\text{Aq}$ .  
 Oberstein <sup>2)</sup>.  $\text{BS}^2 + 6\text{AS}^2 + 7\text{Aq}$ .

9. Familie. *Natrium*.

- 1) Sulphates. Glaubersalz.  $\ddot{\text{Na}}\ddot{\text{S}}^2 + 20\text{H}^2\text{O}$ .  
 Glauberit <sup>3)</sup>.  $\ddot{\text{Na}}\ddot{\text{S}}^2 + \ddot{\text{Ca}}\ddot{\text{S}}^2$ .  
 2) Murias. Bergsalz.  $\ddot{\text{Na}}\ddot{\text{M}}^2$ .  
 3) Boras. Tinkal <sup>4)</sup>.  $\ddot{\text{Na}}\ddot{\text{B}}^3 + 36\text{H}^2\text{O}$ .  
 4) Fluas. Kryolith <sup>5)</sup>.  $\text{NFl} + \text{AFl}$ .  
 5) Siliciates. Sodalith <sup>6)</sup>.  $\text{NS} + 2\text{AS}$ .  
 Lazurstein <sup>7)</sup>.  $\text{NS} + 3\text{AS}$ .  
 Mesotyp oder Natrolith <sup>8)</sup>.  $\text{NS}^3 + 3\text{AS} + 2\text{Aq}$ .  
 Elektrischer Schörl <sup>9)</sup>.  $\text{NS} + 9\text{AS}$ .  
 Scolezit <sup>10)</sup>.  $\text{NS}^3 + 2\text{CS}^3 + 9\text{AS} + 9\text{Aq}$ .  
 Cubizit <sup>11)</sup>.  $\text{CS}^3 + 4\text{NS}^3 + 18\text{AS}^2 + 12\text{Aq}$ .  
 Sarcolit <sup>12)</sup>.  $\text{CS}^3 + \text{NS}^3 + 9\text{AS}^2 + 18\text{Aq}$ .  
 Wernerit <sup>13)</sup>.  $\text{CS} + \text{NS} + 24\text{AS} + 7\text{Aq}$ .  
 Ekebergit, c. Hesselkulla Natrolit <sup>14)</sup>.  
 $\text{NS}^2 + 3\text{CS}^2 + 9\text{AS}$ .  
 Skapolit <sup>15)</sup>.  $\text{NS}^2 + 3\text{MS}^2 + 4\text{CS}^2 + 6\text{AS}^2$ .

- 1) Klaproth's Beitr. II. 83. 2) Tassaert. S. Versuch eines rein chemischen Princips für Mineralogie. Bd. XII. 56.  
 3) Brogniart. *Journ. des Mines*. No. XXXIII. 17.  
 4) Klaproth's Beitr. IV. 353. 5) Ebendas. III. 214.  
 6) Thomson. *Journ. de Min.* No. 176. 7) Clement und Desormes, *Annal. de Chim.* 1807. 8) Klaproth's Beitr. V. 49.  
 9) Ebendas. V. 90. 10) Gehlen's Analyse, privatim mitgetheilt.  
 11) Vauquelin. *Annal. du Musée*. IX. 249. 12) Vauquelin. *Ibid.* IX. 248. und XI. 47. 13) John's Chem. Untersuch. I. 171.  
 14) Ekeb. Abhandl. über Phys. II. 144. 15) Sijon. *Journ. für die Chem. u. Phys.* IV. 413.

Heller violetter Rubellit <sup>1)</sup>.  $mgS + 2NS + 12AS$ .  
 Dunkler violetter Rubellit <sup>2)</sup>.  $mgS + NS + 6AS$ .  
 Saussurit <sup>3)</sup>.  $NS^2 + MS^2 + 2CS^2 + FS + 9AS$ .  
 Labradorstein <sup>4)</sup>.  $NS^3 + fS^3 + 3CS^3 + 9AS$ .  
 Basalt.  
 Klingstein.

10. Familie. *Kalium*.

- 1) Sulphas. Alaun.  $\ddot{K}\ddot{S}^2 + 2\ddot{Al}\ddot{S}^3 + 48H^2O$ .  
 2) Nitras. Salpeter.  $\ddot{K}\ddot{N}^2$ .  
 3) Siliciates. Feldspath <sup>5)</sup>.  $KS^2 + 3AS^3$ .  
 Leuzit <sup>6)</sup>.  $KS^2 + 3AS^2$ .  
 Elaeolith <sup>7)</sup>.  $KS^3 + 4AS^2$ .  
 Lepidolith <sup>8)</sup>.  $KS^3 + 6AS^3 + Aq$ .  
 Weisstein <sup>9)</sup>.  $KS^5 + 6AS^6$ .  
 Spodumen <sup>10)</sup>.  $KS^3 + 12AS^3$ .  
 Andalusit <sup>11)</sup>.  $KS + 18AS$ .  
 Turmalin <sup>12)</sup>.  $KS + 4fS + 15AS$ .  
 Ichtyophthalm <sup>13)</sup>.  $KS^2 + 8CS^3 + 16Aq$ .  
 Chabasie <sup>14)</sup>.  $KS^3 + NS^3 + CS^2 + 9AS + 18Aq$ .  
 Glimmer.  
 Silber-G. <sup>15)</sup>.  $KS^3 + 2FS + 4AS$ .  
 Fenster-G. <sup>16)</sup>.  $KS^3 + FS + 12AS$ .  
 Schwarz Siberisch. G. <sup>17)</sup>.  $KS^3 + FS + 3AS + MS$ .  
 Talk.  
 Agalmatolith.  
 Grünerde.  
 Bimsstein.  
 ? Porcellanjaspis.  
 Obsidian.

- 1) Vauquelin. *Annal. du Musée III*. 243. 2) Ibid. 3) Klaproth. Gilbert's *Annal*. XVIII. 225. 4) Klaproth. Ibid. 5) Versuch eines rein wissenschaftl. Mineralsystems. XII. 57. 6) Klaproth's Beitr. II. 54. 7) ? Klaproth's Beitr. V. 178. 8) Hisinger. *Abhandl. über Phys.* III. 398. 9) ? Klaproth. Gilbert's *Annal*. XVIII. 225. 10) Vauquelin. Haüy, *Traité de Min.* IV. 407. 11) Vauquelin. Brogniart's *Min.* I. 363. 12) Klaproth's Beitr. V. 148—149. 13) Gehlen's privatim mir mitgetheilte Analyse. 14) Vauquelin. *Annal. du Mus.* IX. 333. 15) Klaproth's Beitr. V. 69. 16) Ebendas. 17) Ebendas. V. 78.

## II. Klasse

enthält Körper, gebildet nach Principien für die Zusammensetzung der organischen Natur; d. h. in welchen zusammengesetzte Körper der ersten Ordnung mehr als zwei Elemente enthalten.

### 1. Ordnung. *Deutlich verwesete organische Stoffe.*

Dammerde, oder Schwarzstauberde (Humus).  
Brenntorf.  
Braunkohle.

### 2. Ordnung. *Harzartige.*

Bernstein.  
Retinasphalt.  
Elastisch Bergpech.

### 3. Ordnung. *Liquide.*

Naphtha.  
Bergöl (Petroleum).

### 4. Ordnung. *Pechartige.*

Maltha.  
Asphalt.

### 5. Ordnung. *Gekohlte.*

Branderz.  
Steinkohle, mit allen ihren Varietäten.

### 6. Ordnung. *Salze.*

Schwefelsaures Ammoniak (27).  
Salzsaures Ammoniak.  
Honigsteinsäure Thonerde, oder Honigstein.

Ehe ich diesen Gegenstand verlasse, muß ich erst von einer andern Aufstellungsart der ersten Klasse der Fossilien reden, welche eben so wissenschaftlich als die vorhergehende seyn kann, und in welcher die Fossilien nach ihrem elektro-negativsten Bestandtheil aufgeführt werden, anstatt sie nach ihrem elektro-positivsten aufzustellen.

Da in die meisten Verbindungen der elektronegative Bestandtheil mit mehreren Partikeln eingeht, als der positive, so trifft es sich oft genug, das die Verbindung mehr Charaktere von ersterem als von letzterm trägt, und wenn dies ein allgemein geltender Umstand wäre, so könnte gewiss keine systematische Aufstellung besser, sowohl die chemischen, als auch die sogenannten naturhistorischen Forderungen erfüllen. Aber wenn z. B. die Schwefelverbindungen (Sulphurete) eine große und ziemlich verwandte Klasse ausmachen, welche gewiss die sogenannten naturhistorischen Ansichten befriedigt, so finden wir doch auf der andern Seite, das wenn wir z. B. die Klasse der Schwefelsalze (Sulfate) durchgehen, dort die Basen, besonders die eigentlichen Metalloxyde, einem jeden Schwefelsalz einen eigenen Charakter geben, welcher besser mit den Charakteren der Halsalze (Muriate), Kohlensalze (Carbonate) und Kieselsalze (Silicate) desselben Metalls übereinstimmt, als mit andern nahe liegenden Schwefelsalzen.

Deswegen habe ich geglaubt, das dieser blofs halbe Vortheil nicht Anlaß geben dürfte, die chemischen Verbindungen, welche der Gegenstand der Mineralogie sind, in einer andern Ordnung zu betrachten, als der, welche für die Mutterwissenschaft, die Chemie, die passendste und richtigste zu seyn scheint.

Ich will gleichwohl hier die allgemeinen Eintheilungen geben zu einer dergleichen systematischen Anordnung.

### 1. Ordnung. *Nicht oxydirte Körper.*

1. Klasse (*Flock*). Gediogene, d. h. ohne wesentliche Verbindung.

2. Klasse. Sulphureta.

3. Klasse. Arsenieta.

4. Klasse. Stibieta.

5. Klasse. Tellureta.

6. Klasse. Osmieta.

7. Klasse. Aureta.

8. Klasse. Hydrargyreta.

### 2. Ordnung. *Oxydirte Körper.*

1. Klasse. Oxyde, ohne wesentliche Verbindung, wenn nicht mit Wasser.

a) Säuren.

b) Salzbasen und deren Superoxyde.

2. Klasse. Sulphate.

3. Klasse. Nitrate.

4. Klasse. Muriate.

Murio-carbonate.

5. Klasse. Phosphate.

6. Klasse. Fluuate.

Fluo-silicate.

7. Klasse. Borate.

Boro-silicate.

8. Klasse. Carbonate.

Hydro-carbonate.

9. Klasse. Arseniate.

10. Klasse. Molybdate.

11. Klasse. Chromate.

12. Klasse. Wolframate.

13. Klasse. Tantalate.

14. Klasse. Titaniate.

15. Klasse. Silicate.

Silicio-titaniate.

16. Klasse.? Aluminate.

Um jede Klasse in diesem System zu füllen, darf man blofs aus dem Vorhergehenden die gehörigen Substanzen ausnehmen, in derselben Ordnung, wie sie in diesem System auf einander folgen.

Das Mineralsystem fafst die Summe der chemischen Verbindungen in sich, deren Vereinigung des Erdkörpers unorganische Masse ausmacht. Es ist klar, dafs, nachdem wir Kenntnifs von denselben besitzen, die Frage entsteht: Wie ist unsere Erdkugel aus denselben construiert?

Die Beantwortung dieser Frage fafst drei Hauptpunkte in sich:

1) Die Kenntnifs der Gasmischung, welche unsers Erdkörpers Dunstkreis ausmacht; darunter gehört die Kunde von den Phänomenen, so darin sich zutragen, als die Wassermeteore, Feuermeteore u. a.

2) Die Kenntnifs der Gewässerzüge, der Quellen und ihrer Adern, der Flüsse, Seen und des Meers, und der ungleichen Beschaffenheit der Salzaufösungen, welche die ungleichè Beschaffenheit der Wasser ausmachen.

3) Die Kenntnifs der Berge; die verschiedenen Mungen der Fossilien, welche die verschiedenen Bergarten ausmachen; der Berge relative Lage, geographische Mineralogie; der Berge und Erdschichten ungleichzeitige Bildungen; unsere Muthmäsungen über die Revolutionen, wovon die Berge so unwidersprechliche Spuren tragen, und über die Ursachen derselben; die Phänomene, welche fortwährend sich im Innern der Erde zuzutragen scheinen, Vulcane u. s. w.

Alle diese Hauptpunkte beschreiben mechanische Mischungen von Körpern, deren jeder für sich in dem System vorkam. Deswegen können, nach meinem Bedünken, atmosphärische Luft und mehrere Arten Wasser eben so wenig in der systematischen Aufstellung der Mineralien vorkommen, oder in der Wissenschaft, welche von Werner Oryktognosie genannt wird, als Gneis oder Sienit, oder was für ein Stoff auch, welcher zusammengewebt ist aus mehrern zusammensitzenden, distincten Fossilien.

Da alle diese gemengten Massen hier aufser meinem Zwecke liegen, — welcher eine consequente wissenschaftliche Anordnung der ungemengten Fossilien war — so verlasse ich diesen Gegenstand. Ich habe diefs einzig in der Absicht berührt, um zu zeigen, warum ich nicht verschiedene dieser gemengten Massen in dem Mineralsystem aufführte, wie ein und der andere Verfasser vor mir gethan hat.

#### Anmerkungen.

##### (1) *Realgar, Operment.*

Die Analysen dieser Schwefelverbindungen haben Resultate gegeben, welche in hohem Grade für die Lehre von den chemischen Proportionen unvortheilhaft scheinen, unter sich selbst aber eine auffallende Uebereinstimmung haben. Klaproth fand in der rothen Art (Beitr. V. 232.) 30,5 pCt. Schwefel, und Laugier (*Annales de Chimie, Tom. 85. p. 46.*) 30,43 pCt. Der Erste fand in der gelben 38, und der Letztere 38,14 pCt. Schwefel.

Aeltere Versuche hatten Veranlassung gegeben zu vermuthen, dafs 100 Theile Arsenik mit 33 Th. Sauerstoff zur arsenigen Säure und mit 50 Th. zur Arsensäure sich vereinen; wenn nun des geschwefelten Arsens Zusammensetzung mit

einer von diesen proportionirt ist, so nehmen 100 Th. Metall entweder 66 oder 100 Th. Schwefel: d. h. Schwefelarsenik enthält entweder 40 oder 50 pCt. Schwefel. Keine Analyse hat aber gleichwohl ein dem entsprechendes Resultat gegeben.

Bei den Versuchen, welche ich anstellte, um das Gewicht einer Partikel Arsenikmetall auszumitteln, fand ich, daß die Zusammensetzung der arseniksauren Salze nicht mit einer solchen Zusammensetzung der Arseniksäure oder der arsenigen übereinstimmt, und irgend ein unerwarteter Umstand die Fehler in den gewöhnlichen Versuchen, Arsenik oder die arsenige Säure zu oxydiren, verursachen mußte; wobei übrigens meine Versuche gleiches Resultat mit dem anderer Chemiker gaben. Aber da ich arsenige Säure und Schwefel in einem abgewogenen Destillations-Apparat vermischte und zusammenschmolz, so daß schwefligsaures Gas und Schwefelarsenik sich bildete, so ging mehr schweflige Säure davon, als möglich gewesen wäre, wenn die arsenige Säure nur 25 pCt. Sauerstoff enthielte. Die Hälfte des fortgegangenen Gases war Sauerstoff, wovon ich auf diese Weise fand, daß er ungefähr 31 pCt. vom Gewicht der arsenigen Säure ausmache. Da ich sodann diese Zahl auf der arseniksäuerlichen und arseniksauren Salze Zusammensetzung anwandte, so fanden sie sich damit in genügender Uebereinstimmung.

Ich verglich sodann das Resultat meiner Versuche mit Laugier's Analysen des künstlichen Schwefelarseniks, worin er zwischen 41,4 und 41,8 pCt. Schwefel fand. Diefs entspricht in der Proportion einem Oxyd beim Arsenik, welches halb so viel Sauerstoff als die Säure haben sollte, weil die Arseniksäure eben so viel Sauerstoff enthält, als der Schwefelarsenik Schwefel, und weil eine Partikel Schwefel doppelt so viel wiegt als eine des Sauerstoffs. Ich suchte diesen Oxydationsgrad und fand, daß der Arsenik wirklich ein niedrigeres Oxyd hat als die arsenige Säure, und daß dieses unter gewissen Umständen Salzbasis werden kann. Ich erhielt nämlich ein Doppelsalz von Salzsäure, Quecksilberoxydul und Arsenikoxyd, wenn Calomel und Arsenik gemischt und sublimirt wurden. Ich verweise übrigens auf meine Abhandlung über die Ursachen der chemischen Proportionen in Thomson's *Annals of Philosophy*, 1813. Novbr. u. folg. Heften.

Einige Zeit nachher suchte Thomson in demselben Jour-

nal zu beweisen, daß die Zahl, welche ich gefunden, nicht die rechte seyn könne; weil die Versuche, Arsenik mit Königswasser zu oxydiren, welche er auf dieselbe Art wie ich und andere Chemisten vor ihm anstellte, kein anderes Resultat gäben, als wir alle gefunden. Aber wie auch Thomson die Sache nicht von der rechten Seite angriff, welche gewesen wäre die Versuche zu wiederholen, auf welche meine spätern Bestimmungen sich gründen, so verdient doch seine Erinnerung, in Verbindung mit den oben angeführten Analysen des Realgars und Operments, alle Aufmerksamkeit.

Man weiß, daß Haüy, welcher Gelegenheit hatte, näher die Krystallfiguren dieser Körper zu untersuchen, gefunden hat, daß die krystallisirende Substanz in beiden absolut dieselbe seyn müsse, ungeachtet der wesentlichen Verschiedenheit, welche das Resultat der Analysen auszuweisen scheint.

Klaproth's analytische Versuche hellen hierin nichts auf, sondern scheinen eher zu zeigen, daß der Arsenik eine Ausnahme von den allgemeinen Gesetzen machen möchte, weil, nachdem er aus Gründen, deren Richtigkeit nicht bestritten werden kann, den Schwefelgehalt in diesen Fossilien bestimmt hatte, das, was dann für den Arsenik übrig bleibt, so genau als man erwarten kann sich fand, in dem arseniksauren Blei, welches von dem in Säure verwandelten Arsenik in der Analyse hervorgebracht wurde, und in welchem Salz die Menge der Arseniksäure von Klaproth richtig bestimmt ist; aber in dieser Säure rechnet er, nach den ältern Analysen derselben, das Metall zu 67 statt zu 58,3 pCt., wie es nach meinen spätern Versuchen seyn muß. Daraus folgt nun, vermittelst einer leichten Berechnung, daß Arseniksäure, arseniksaures Bleioxyd und natürlicher Schwefelarsenik auf eine Art zusammengesetzt seyn müssen, welche auf keine Weise mit der Lehre von den bestimmten Proportionen in der Chemie sich ausgleichen läßt.

Die Prüfung der Versuche Laugier's giebt mehr Licht, ob sie gleich nicht vollkommen den Knoten lösen. Er fand, daß natürliches Realgar, das gelinde in einem Destillationsgefäße erhitzt wird, zu einem trüben Liquidum schmilzt. Wird die Temperatur vermehrt, so sublimirt sich arsenige Säure in glänzenden Nadeln und das Liquidum wird klar. Als er die klare, festgewordene Masse analysirte, fand er, daß sie



ganz in denselben Proportionen wie der künstliche Schwefelarsenik zusammengesetzt war. Der Unterschied zwischen beiden Varietäten bestand darin, daß die rothe weit mehr arsenige Säure gab, als die gelbe (a. a. O. S. 48.). Es scheint demnach ziemlich ungezwungen aus Laugier's Versuch zu folgen, daß diese Fossilien gewöhnlichen Schwefelarsenik und arsenige Säure enthalten, deren relative Quantitäten jedoch Laugier nicht näher bestimmt. Berechnen wir Klaproth's Analyse des rothen Rauschgelbs nach richtigeren Daten für die Zusammensetzung der Arseniksäure (34 pCt. Säure in arseniksaurem Bleioxyd, und  $58\frac{1}{3}$  pCt. Metall in der Säure), so kommt ein Verlust von 8 pCt. heraus, welcher nicht vom Schwefel in dem schwefelsauren Baryt ersetzt wird, zusammengenommen mit dem Arsenik im Bleisalz. Berechnet man sodann die Quantität Arsenik, welche erfordert wird, um mit dem gefundenen Schwefel gewöhnlichen Schwefelarsenik zu geben, so bleiben 26,84 pCt. einer Masse übrig, welche etwas anderes sind; wenn diese nun, nach Anleitung des Versuchs von Laugier, arsenige Säure wären, so ist der Gehalt des Sauerstoffs darin 8,58, und demnach nahegleich dem Verlust nach der letztern Berechnung von Klaproth's Analyse. Klaproth's Analyse der gelben Varietät giebt, nach genauerer Berechnung mit Klaproth's eigenen Daten, eine Gewichtszunahme von 2,2 pCt.; aber nach der veränderten, einen Verlust von 2,8 pCt., so daß hier irgend ein Fehler in die Analyse sich einschlich.

Die Resultate über des fossilen Schwefelarseniks Analyse scheinen demnach mit der Lehre von den chemischen Proportionen in Uebereinstimmung gebracht werden zu können, wiewohl gewifs, um darüber mit Sicherheit entscheiden zu können, neue Versuche mit besonderer Hinsicht auf die chemische Constitution dieser Fossilien erforderlich sind. Wenn es richtig wäre, wie Laugier's Versuche zu erkennen geben, diese Fossilien als Schwefelarsenik *plus* arseniger Säure anzusehen, so entsteht die Frage: Machen sie chemische Verbindungen aus? Hier aber hat Haüy's geometrische Analyse das richtige Resultat gegeben, daß beider Kerngestalt dieselbe ist; daher scheint es ziemlich abgemacht, daß sie nichts anderes sind als eine Verschmelzung des Schwefelarseniks mit arseniger Säure, worin das erstere die Krystalle bildet. Uebri-

gens ist es nicht ohne mehrere Beispiele, daß leicht säuerbarer Metalle niedrigste Sättigungsgrade mit ihrer Metalle niedrigster Schwefelung zusammenschmelzen können (oder mit den Schwefelverbindungen anderer weniger säuerbarer Metalle), ohne daß schweflige Säure sich entwickelt und das Metall reducirt wird.

### (2) *Chromocker.*

Drappier's Analyse giebt zu folgenden Fragen Veranlassung: Ist dieses Fossil eine Mischung von freiem Chromoxyd mit Quarz und Thon? oder enthält es ein einfaches Chromsilicat (Chromkieselsalz) vermengt mit Thon; oder ein Doppelsilicat von Chromoxyd und Thonerde?

### (3) *Roth Spiefsglanzerz.*

Die Analyse, welche wir von Klaproth haben (Beitr. III. 182.), dürfte nicht ganz zuverlässig seyn, denn sie giebt weniger Antimon an, als daß die Zusammensetzung bestehen könnte einzig aus Schwefel und Metall; in welchem Fall die kleinste Menge vom letztern darin enthalten wäre. Daß aber dasselbe Quantum Metall zugleich oxydirt und geschwefelt seyn könnte, ist eben so wenig glaublich; zumal da der Metallgehalt in diesem Fall zu groß ist, so daß die Analyse dabei einen Ueberschuß von 5 pCt. geben müßte.

### (4) *Rutil und Anatas.*

Hajy hat durch die Krystallotomie dieser Fossilien es gefunden, dieselbe in zwei Species zu trennen, d. h. sie als zwei verschiedene chemische Verbindungen anzusehen sind. Andere Mineralogen stellen sie zusammen, und Hausmann und Weifs sind der Meinung, daß sie sich unter eine Grundfigur vereinigen ließen. Vauquelin hat von Seite der Chemie bestimmt erklärt, daß beide reines Titanoxyd auf demselben Oxydationsgrad sind. Ich habe doch Gründe zu vermuthen, daß seine Versuche, von denen ich übrigens das Einzelne nicht kenne, in diesem Fall nicht als entscheidend angesehen werden dürfen. Denn Esmark fand, daß der Anatas mit Borax ein gefärbtes Glas gab, welches vor dem Blasrohr in dem Oxydationsfeuer farblos wurde; dagegen ist es bekannt, daß der Rutil ein farbloses giebt, welches im Reductions-

feuer sich färbt. Davon konnte man Veranlassung nehmen, im Anatas Titanoxydul und im Rutil Titanoxyd zu vermuthen. Es ist noch ein Umstand möglich, daß Rutil eine chemische Verbindung zwischen Titanoxyd und Eisen- und Manganoxydul ist; wenigstens habe ich in französischem Rutil, woraus ich Titanoxyd extrahirte, bedeutende Antheile dieser Metalloxyde gefunden. Doch alles dies muß auf's Neue untersucht werden, ehe etwas darüber entschieden werden kann.

#### (5) *Blättertellur.*

Dieses Fossil dürfte eine Mischung von mehreren seyn, z. B.  $AuTe^3 + 3PbTe^2$  vermischt mit  $PbTe^2 + 2PbS^2$ ; oder auch  $PbS^2 + 2PbTe^2$  vermengt mit  $AuTe^3$ . — Eine Frage, welche hierbei natürlich entsteht, ist: Können zwei verschiedene elektropositive Körper sich mit zwei verschiedenen negativen vereinigen? Daß sich solche Verbindungen finden, beweist zwar des Schwefelwasserstoffs Verbindung mit Kali; aber finden sie sich auch eben dann, wenn die Säure nicht eine der elektro-negativen ist? Ich kenne, für jetzt, keinen Umstand, der bestimmt Veranlassung gäbe, die Frage mit Ja zu beantworten.

#### (6) *Hornblei.*

Klaproth's analytisches Resultat giebt 85,5 Bleioxyd, 8,5 Salzsäure sammt 6 Kohlensäure. Diese Zahlen sind inzwischen unrichtig, weil Klaproth fand, daß 100 Th. Hornblei 55 Th. wasserfreies salzsaures Silber gaben, worin die Quantität der Salzsäure nicht 8,5, sondern 10,48 ist. Diese sättigen eine Quantität Bleioxyd = 42,75, welches gerade die Hälfte von der ist, so im Hornblei gefunden wird. Die andre Hälfte war mit Kohlensäure verbunden, welche dann nicht mehr als 4,12 pCt ausgemacht haben kann. Diese enthalten 3 Th. Sauerstoff, und die 42,75 Th. Bleioxyd enthalten 3,05 Th. Sauerstoff; so daß der Sauerstoff der Kohlensäure und des Bleioxyds gleich sind. Gemäß dieser Bestimmung ist demnach die Base gleich zwischen beiden Säuren getheilt, aber auf die Weise, daß die Kohlensäure mit doppelt so viel Basis als im neutralen Zustand verbunden ist. Da die Salzsäure ohne Vergleich die stärkere ist, so mußte sie auch diejenige seyn, welche die größte Quantität Basis bindet, welches gleichwohl hier weder eintrat, noch eintreten konnte; denn sonst war für die Koh-

**lensäure nichts übrig.** Doch habe ich im Text die Formel danach gegeben, weil Klaproth's Versuche damit am genauesten übereinstimmen. Doch kann ich nicht läugnen, daß ich, außerdem, viele gegründete Zweifel gegen die Richtigkeit der Formel habe. Diese bestehen darin: 1) diese Verbindung eines elektropositiven Körpers mit zwei elektronegativen gründet sich auf der zwei letztern gegenseitige Verwandtschaft, und hat deswegen vorzugsweise (wiewohl nicht ausschließlic) in dem Verhältniß statt, in welchem sie am liebsten sich verbinden. Nun ist bekannt, daß die Kohle oxydirtsalzsaures Gas nicht zersetzt; dieß beweist sowohl, daß kein salzsaures Kohlenoxyd existirt, auch daß es keine selbstständige Verbindung zwischen Salzsäure und Kohlensäure giebt in solch einem Verhältniß, daß die erstere doppelt so viel Sauerstoff als die letztere enthält; sie vereinigen sich nicht eher, als bis Kohlenoxydgas mit oxydirtem salzsauren Gas vermengt wird, da die vereinigten Säuren gleiche Quantität Sauerstoff enthalten. In Klaproth's Analyse finden sich die Säuren gerade in dem Verhältniß zu einander, worin sie, für sich selbst, nicht sich verbinden können. 2) Findet man weiter, daß Klaproth, nachdem der nach Fällung der Salzsäure übrigbleibende Silbergehalt abgetrennt worden (wahrscheinlich mit Salzsäure), das Bleioxyd mit caustischem Kali fällte, wusch, glühte und abwog. Nun ist aber bekannt, daß basisch salzsaures Bleioxyd von den caustischen Alkalien nicht decomponirt wird; woraus klar ist, daß das gefällte Oxyd Salzsäure enthalten haben muß, entweder so, daß es eben so in ein basisches Salz verwandelt wurde, oder wenn die Säure dazu nicht hinreichte, mußte das ganze Quantum der in Ueberschuß zugesetzten Salzsäure sich mit dem Oxyd gefällt haben. Im ersten Fall entsprechen 85,5 des basischen Salzes 81 pCt. reinen Oxyds, und im letztern Fall kann der Ueberschuß nicht bestimmt werden. Alle diese Umstände bringen mich auf die Vermuthung, daß das untersuchte Fossil wirklich aus einer Partikel neutralem salzsauren Bleioxyd und einer Partikel neutralem kohlen-sauren Bleioxyd zusammengesetzt war; in welchen beiden Fällen die Quantität der Salzsäure so nahe dieselbe ist, daß man daraus, in Beziehung auf die in Frage stehende Analyse, nichts schliessen kann.

	Pb M <sup>2</sup> + Pb C.	Pb M <sup>2</sup> + Pb C <sup>2</sup> .
Bleioxyd	58,50	82
Salzsäure	10,48	10
Kohlensäure	4,12	8

Die Sache verdient nähere Untersuchung; unglücklicher Weise ist das Fossil sehr selten, doch lade ich die Chemiker ein, welche dazu Gelegenheit haben, die Sache in's Reine zu bringen. Nichts ist leichter, als das in einem kleinen an der Lampe ausgeblasenen und dann abgewogenen Glaskolben einige Gran erhitzt werden, oder höchstens ein Gramm, bis die Kohlensäure verjagt ist; dann läßt sich leicht bestimmen, ob ihre Quantität 4 oder 8 pCt. ist. Durch Kochen des kohlen-sauren Bleioxyds mit einer Auflösung von salzsaurem Bleioxyd erhielt ich ein leicht schmelzbares Doppelsalz, welches beim Glühen 7,75 pCt. Kohlensäure gab, und derselbe Körper seyn dürfte, wie das fossile Bleierz.

(7) *Graugültigerz; Schwarzgültigerz.*

Man findet sie bisweilen krystallisirt, und sollte deshalb auf eine chemische Verbindung schließen. Das Erstere enthält die Schwefelungen (*sulphureta*) des Silbers, Eisens, Antimons und Kupfers. Das Letztere hingegen enthält kein Silber. Es ist beides möglich und glaublich, das einige derselben in einer gewissen Proportion eine bestimmte Verbindung ausmachen, welche die Krystallisation hervorbringt; aber das sie zugleich sich mit Ueberschuß von gewissen Schwefelverbindungen zusammengeflossen finden, wovon die Ungleichheit der Resultate der Analysen, welche mit verschiedenen Stoffen vorgenommen wurden, herrührt. Es dürfte daher bis jetzt das beste seyn, sie einzig als zusammenerhärtete Massen zu betrachten.

(8) *Kupferfahlerz.*

Auch dies kommt krystallisirt vor. Es besteht aus Arsen-eisen und Schwefelkupfer; aber beide elektropositive Metalle finden sich nicht in einem solchen Verhältniß, wie die chemischen Proportionen vorschreiben möchten. Dieser Umstand, zusammengehalten mit der Ungewißheit, ob zwei elektropositive Körper sich finden können, welche eine einzige

Verbindung mit zwei verschiedenen elektronegativen brennbaren Körpern ausmachen, scheint zu beweisen, daß das Fossil nicht als eine selbstständige Verbindung angesehen werden dürfte. Nun entsteht die Frage, welcher von seinen zwei Bestandtheilen macht den Krystall aus, zu welchem man natürlich das Fossil stellen muß. Ich habe es unter Kupfer aufgeführt, aus dem Grund, weil Klaproth's Analysen nachweisen, daß in Kupferfahlerz von Kröner und Jonas in Freiberg das Eisen mit gleicher Anzahl Theilchen Arsenik vereinigt ist; dagegen sind im Kupferfahlerz von „junge hohe Birke“ zwei Partikeln Eisen mit einem Theilchen Arsenik vereinigt, während dem das Kupfer in allen auf seinem gewöhnlichen Schwefelungsgrad vorkommt, und ohne daß die äußeren Charaktere sich durch die Ungleichheit in der Zusammensetzung des eingemengten Arsenikeisens ändern.

(9) *Malachit und Kupferlasur.*

Die Krystallotomie weist nach, daß diese zwei Arten kohlen-sauren Kupfers nicht einerlei chemische Species sind, obgleich die Chemie darin nichts anderes fand als Kohlensäure, Wasser und Kupferoxyd, letzteres fast in gleicher Quantität in beiden. Sie sind von Klaproth und Vauquelin analysirt; ihre Resultate stimmen nahe überein, so daß man nicht zweifeln kann, daß ihre Analysen dem wahren Verhältniß nahe kommen. Das Resultat ihrer Analysen ist folgendes:

	Klaproth.	Vauquelin.
Malachit	Kupferoxyd 70,5	70,10
	Kohlensäure 18,0	21,25
	Wasser 11,5	8,65
Kupferlasur	Kupferoxyd 70	68,5
	Kohlensäure 24	25,0
	Wasser 6	6,5

Klaproth fand (Beitr. II. 287), daß 1000 Th. Malachit im Glühen 717 Th. Kupferoxyd übrig ließen und 78 Th. reines Wasser gaben. Bei einer Analyse von kohlen-saurem Kupferoxyd, durch Fällung des schwefelsauren Kupfers mit kochend-heißem kohlen-sauren Kali bereitet, erhielt ich aus 100 Th. 71,7 Kupferoxyd, 19,73 Kohlensäure, sammt 8,57 Wasser. Es kann demnach nicht in Frage gestellt werden, daß der Malachit einerlei Substanz mit dem auf die angeführte Weise

erhaltenen kohlen-sauren Kupferoxyd ist; d. h. dafs er ein Subcarbonat ist, worin die Kohlensäure und das Kupferoxyd gleiche Mengen Sauerstoff enthalten, und das Wasser halb so viel als jedes derselben.

Des Kupferlasurs Zusammensetzung ist dagegen ganz anders. Klaproth und Vauquelin haben darin 68,5 bis 70 Th. Kupferoxyd auf 24 bis 25 Th. Kohlensäure gefunden. Der Sauerstoff des Kupferoxyds ist 14, und der Kohlensäure 18,15; aber diese Zahlen stehen in keinem Verhältnifs des Vielfachen zu einander. Inzwischen hat man nicht gleich Ursache deswegen das Resultat der Analysen zu verwerfen.

Aber wie sollen diese scheinbaren Widersprüche gelöst werden? — Werfen wir den Blick auf die Kupferlasur. Ihre tiefe dunkelblaue Farbe ist nicht diejenige, welche das Kupferoxydsalz mit Krystallwasser haben sollte; sondern sie ist just dieselbe, welche wir beim Kupferhydrat finden (d. h. der Fällung, welche man erhält, wenn man Kupferoxydsalz in eine Lauge von kaustischem Kali eintröpfelt). Die grüne Farbe beim Malachit aber ist allen basischen Kupfersalzen mit Krystallwasser gemeinsam. Von diesen Ansichten geleitet wollen wir nun die Analyse der Kupferlasur untersuchen. Der Sauerstoff der Kohlensäure ist mehr als das Gleiche vom Sauerstoff des Oxyds, doch geringer als das Doppelte. Ziehen wir nun die Quantität Kupferoxyd ab, welche erfordert wird, um mit 25 Th. Kohlensäure neutrales kohlen-saures Kupfer, worin die Säure zweimal so viel Sauerstoff als die Basis hat, zu bilden. Dazu wird hier erfordert 45,3 Th. Kupferoxyd, demnach bleiben übrig 23,2 bis 24,7 Th. Kupferoxyd, welche nahezu die Hälfte der vorigen Quantität ausmachen; diese sind verbunden mit Wasser. Aber die Quantität Wasser, welche gleiche Sauerstoffmenge, wie sie, enthält, ist 5,5 bis 5,7. Diese Zahl kommt der, welche die Analysen geben, so nahe, dafs man es nicht in Frage stellen kann, dafs dieses Fossil neutrales kohlen-saures Oxyd (ohne Wasser) und Kupferoxyd-Hydrat enthält. Die Uebereinstimmung in den Analysen der Kupferlasur, von verschiedenen Orten erhalten, scheint zu erkennen zu geben, dafs dieses Fossil eine chemische Verbindung, nicht blofs eine mechanische Mischung ist, und dafs es in diesem Fall so zusammengesetzt ist, dafs die Kohlensäure  $\frac{2}{3}$  vom Oxyde und  $\frac{1}{3}$  Wasser aufnimmt; d. h. dafs das Fossil besteht

aus einem Theilchen Kupferoxydhydrat und zwei Partikeln neutralem kohlen-sauren Kupferoxyd, oder auf 100 Th. aus

Kupferoxyd	69,40
Kohlensäure	25,39
Wasser	5,21

Von diesen Zahlen weichen die angeführten Analysen nicht mehr ab, als andere unbestrittene Versuche recht oft thun.

#### (10) *Kieselmalachit.*

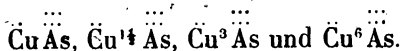
Klaproth fand, daß 100 Th. dieses Fossils im Glühen 24 Th. verloren, und Wasser und Kohlensäure gaben. Es gaben in einem andern Versuch 7 Th. kohlen-saures Gas, 17 Th. Wasser, 50 Th. Kupferoxyd und 26 Th. Kieselerde, von welcher Klaproth glaubt, daß sie chemisch gebunden sey im Fossil. Es entsteht die Frage: Wie soll das Fossil in diesem Fall als zusammengesetzt angesehen werden? Kann es ein Silicio-Carbonat seyn, d. h. eine Verbindung des Kupfercarbonats mit ein oder mehr Partikeln des Kupfersilicats? Das Kupferoxyd enthält 10 Th. Sauerstoff, die Kohlensäure 5,1, und das Wasser 15; diese stimmen demnach überein. Aber die Kieselerde hält 13 Th. Sauerstoff, welches nicht paßt zu dem Sauerstoff der Kohlensäure, welcher hier die Einheit ist. John hat eine andere Art Kieselmalachit untersucht (Chem. Untersuch. S. 257.) und darin gefunden 42,25 Kupferoxyd, 28,37 Kieselerde, 3 Th. Kohlensäure und 17,5 Wasser, mit 10 pCt. Verlust; welches er nicht selbst merkte, wegen Irrung im Kupferoxydgehalt. Wenn man annehmen darf, daß der Gehalt an Kohlensäure in John's Versuch hinlänglich richtig bestimmt ist, so könnte dieser Versuch beweisen, daß Kieselmalachit nichts anderes ist, als eine Zusammenschmelzung des Malachits mit dem Bisilicat des Kupferoxyds, worin das Krystallwasser zweimal den Sauerstoff der Basis enthält; die Sache muß weiterer Entscheidung überlassen werden.

#### (11) *Arseniksaures Kupfer.*

Wenig salzige Verbindungen zeigen sich in einer so veränderlichen Form als dieses; auch hat man dasselbe noch nicht so genau in geometrischer Hinsicht analysiren können, daß sich etwas mit Sicherheit von dieser Seite bestimmen ließe. Cheneyix hat eine umständliche analytische Unter-



suchung über mehrere von Bournon beschriebene Varietäten des arseniksauren Kupfers ausgearbeitet. Aber außerdem, daß seine Resultate selten mit der Lehre von den bestimmten Verhältnissen zusammentreffen, so zeigen sie so manche und geringe Veränderungen in der Zusammensetzung, daß diese Sache ein Gegenstand neuer Untersuchung werden muß. Man kann nicht weniger als 4 Arseniate des Kupferoxyds erwarten, nämlich:



Ueberdies hat man Veranlassung zu vermuthen, daß es wenigstens 2, wenn nicht 3 Arseniate dieses Oxyds giebt, und diese können vorkommen theils mit, theils ohne Wasser; und es ist nicht unwahrscheinlich, daß verschiedene Mischungsgrade bisweilen sich mit einander vermengt finden können auf solche Art, daß das Auge sie nicht unterscheiden kann. Alle diese Möglichkeiten zeigen deutlich, wie Chenevix's Analysen, bei allem Bemühen sie genau zu machen, dennoch so ein unwahrscheinliches Resultat gaben.

#### (12) *Weißer Speiskobalt.*

Man sieht hier deutlich ein, daß der charakteristische Unterschied von dem *grauen* darin liegt, daß die Metalle in dem ersten mit 2 Part. Arsenik verbunden sind. Der Gehalt an Schwefeleisen dürfte dieser Verbindung nicht chemisch zugehören, ob er gleich vollkommen übereinstimmt mit den Regeln über die chemischen Proportionen. Man sollte eher mutmaßen, daß das Fossil einmal grauer Speiskobalt war, in welchen Schwefel eindrang und sich dann bemächtigte *entweder* eines Drittels jeder der Basen, *oder*, welches das wahrscheinlichste ist,  $\frac{2}{3}$  des Eisens, zu welchem er die größte Verwandtschaft hat; dadurch verdoppelten sich die Partikeln des Arsens bei dem übrigbleibenden Drittel des Eisens, und dem ganzen Kobaltgehalt. Das Schwefeleisen ist in der Formel in eine Parenthese gesetzt, um diese Mutmaßung anzudeuten.

#### (13) *Magnetkies.*

Stromeyer hat neulich (in Gilbert's Annal. a. a. O.) Resultate verschiedener analytischer Versuche über sowohl künstlichen als natürlichen Magnetkies bekannt gemacht, welche

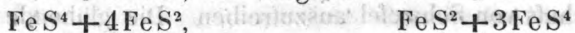
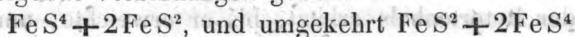
nicht übereinstimmen mit meinen Versuchen über die Zusammensetzung sowohl des künstlichen Magnetkies, als auch des Sulphas ferrosus. Auch fand Stromeyer, daß der Magnetkies, sowohl der künstliche als der fossile, Schwefel ungelöst zurückläßt, wenn er mit verdünnten Säuren behandelt wird. Gilbert nimmt an, um diese Resultate mit der Lehre von den bestimmten Proportionen auszugleichen, daß meine Versuche unrichtig seyn dürften. Stromeyer dagegen hat die Ansicht, daß irgend eine andere Ursache diese anscheinende Abweichung hervorbringen möchte; zumal, im Fall die von mir gefundenen Zahlen unrichtig wären, so manche andere ziemlich wohlbewahrheitete Angaben auch falsch seyn müßten.

Ich will versuchen, dieß Räthsel zu lösen. Ich bereitete den Magnetkies zu meinen Versuchen auf folgende Art. Stangen Eisen wurde umgeschmolzen unter einer Bedeckung von schwarz Eisenoxyd und metallfreiem Glas. Das erhaltene kohlenfreie Eisen wurde zu Draht gezogen, welcher sodann ganz dünn ausgewalzt (*? utvalsades*) wurde. Davon wurden geschnitten  $1\frac{1}{2}$  Zoll lange Stückchen, welche in eine Glasretorte gelegt, und daselbst mit reinem Schwefel erhitzt wurden; nachdem die Verbindung vor sich gegangen zu seyn schien, wurde der Retortenhals erhitzt, bis er erweichte, um allen Ueberschuß von Schwefel auszutreiben. Die glühende Masse erhielt sich ungeschmolzen. Nach dem Abkühlen wurden die Eisenstückchen herausgenommen, sie ließen bei gelinder Biegung die umgebende Kruste von Schwefeleisen fahren. Da diese beim Glühen zusammenhing mit dem reinen Eisen, so ist klar, daß aller Ueberschuß an Schwefel vom Eisen mußte absorbirt werden; und auf der andern Seite, da die Masse nicht schmolz, so konnte kein metallisch überschüssig Eisen von dem Kies aufgelöst werden.

Stromeyer bereitete den künstlichen Kies aus Eisenoxyd, welches mit überschüssigem Schwefel erhitzt und geschmolzen wurde. Wenn es eine Verbindung giebt, welche im Schmelzen eine größere Quantität Schwefel zurückhalten kann, als die, wodurch das Eisen gerade gesättigt wird, so mußte diese in Stromeyer's Versuch entstehen, und seine Methode konnte nur dem Ueberschuß von Eisen zuvorkommen. Daß Stromeyer's Magnetkies wirklich eine Verbindung ist, die Ueberschuß an Schwefel hat, erhellt deutlich daraus, daß

sie bei Auflösung in verdünnter Salzsäure Schwefel zurückläßt, d. h. dafs der Sauerstoff im Eisenoxydul zum Schwefel im Magnetkies nicht in demselben Verhältnifs ist, wie der Sauerstoff im Wasser zum Schwefel im Schwefelwasserstoffgas; und folglich, dafs dieser Magnetkies nicht der Schwefelungsgrad ist, welcher dem Eisenoxydul entspricht, welches aber ganz bei dem von mir bereiteten eintraf.

Aber da es nun eine solche constante Verbindung des Schwefels mit bi-sulphuretum ferri giebt, was kann sie wohl in chemischer Hinsicht seyn?  $\text{Fe} + 3\text{S}$ ? Aber darin nehmen 100 Th. Eisen blofs 76 Th. Schwefel auf, d. h.  $\frac{1}{7}$  mehr als in  $\text{Fe} + 2\text{S}$ ; und es ist ganz unwahrscheinlich, dafs der von mir bereitete Magnetkies gewesen wäre  $\text{Fe} + 7\text{S}$  und Stromeyer's  $\text{Fe} + 8\text{S}$ . Hingegen, da wir wissen, dafs die Eisenoxyde in bestimmten Verhältnissen sich verbinden können, so bleibt es nicht unwahrscheinlich, dafs dasselbe auch für die verschiedenen Schwefelungsgrade des Eisens gelten möchte. Setzen wir voraus, dafs diese Verbindungen in solchen Verhältnissen geschehen, dafs der Schwefel in der einen, ein Multiplum ist von der ganzen Anzahl Schwefel bei der andern, so kann es z. B. folgende Verbindungen geben:



wodurch eine grofse Menge variirender Schwefelkiese vielleicht hinfüro von der Chemie entdeckt werden könnte. Setzen wir diese Formeln in Procente, so erhalten wir folgende Zahlen:

	Eisen.	Schwefel.
$\text{FeS}^4 + 2\text{FeS}^2$	56,1	43,9
$\text{FeS}^4 + 4\text{FeS}^2$	58,3	41,7
$\text{FeS}^4 + 6\text{FeS}^2$	59,855	40,145
$\text{FeS}^2 + 2\text{FeS}^4$	50,55	49,45
$\text{FeS}^2 + 3\text{FeS}^4$	49,334	50,666

Vergleichen wir nun diese Zahlen mit den Resultaten von Stromeyer's Analysen, so finden wir, dafs der Magnetkies vom Harz, und der von ihm bereitete künstliche Magnetkies, welcher in seinem Versuch gab 59,85 pCt. Eisen sammt 40,15 pCt. Schwefel, selbst bis auf die letzten Decimalstellen übereinstimmen mit der Formel für  $\text{FeS}^4 + 6\text{FeS}^2$ . Die Analyse eines Magnetkies aus den Pyrenäen, von welchem Stromeyer

glaubt, daß er eine Zusammenverschmelzung von gewöhnlichem Magnetkies und Schwefel sey, gab 56,375 pCt. Eisen sammt 43,625 pCt. Schwefel, welches wiederum übereinstimmt mit  $\text{FeS}^4 + 2\text{FeS}^2$ . Aus diesen Bemerkungen dürfte vielleicht deutlicher eingesehen werden, warum dieser letztere Magnetkies unmerklich auf die Magnetnadel wirkte; welches nicht der Fall hätte seyn müssen, wenn er bloß eine mechanische Einmischung von gewöhnlichem Schwefelkies enthalten hätte.

Ueberdies muß ich erinnern, daß metallische Sulfurete, beim Schleifen und Poliren, oft genug eine ganz gemengte Masse zeigen, und daß man von deren Analyse nicht fordern muß, daß sie mit der Lehre von den bestimmten Verhältnissen übereintreffe. Diefes gilt gleichwohl nicht von Stromeyer's letztern Magnetkies, von welchem er sich überzeugt hatte, daß er durchaus eine gleichförmige Textur halte.

(14) *Mispickel.*

Man war lange ungewiß ob der Schwefel darin als ein wesentlicher Bestandtheil enthalten ist, oder nicht. Thomson's, Chevreul's und Stromeyer's Versuche haben des Schwefels Daseyn außer allen Zweifel gesetzt. Es ist demnach ziemlich gewiß, daß dieß Fossil als eine Verbindung von Arsenietum ferri mit Sulphuretum ferri zu betrachten sey. Stromeyer's und Chevreul's Analysen geben:

	Stromeyer.	Chevreul.
Eisen	36,04	34,938
Arsenik	42,88	44,418
Schwefel	21,08	20,132

Wenn der Mispickel nach der im Text angeführten Formel zusammengesetzt ist aus einer Partikel biarsenietum ferri und einer Partikel quadri Sulphuretum ferri, so bestehen 100 Th. desselben aus:

Eisen	35,55
Arsenik	43,57
Schwefel	20,88

welches wieder die Mittelzahl von den zwei citirten analytischen Resultaten ist. Diese Analysen würden mit der Lehre von bestimmten Proportionen sich nicht ausgleichen lassen, wenn eine Partikel Arsenik das Gewicht hätte, wie es aus den ältern Analysen seiner Säuren folgen würde.

(15) *Chrom Eisen.*

Dieses Fossil verdient eine genaue Untersuchung, um zu finden, was seine Hauptmasse ausmacht. Die Analysen zeigen Thonerde als einen Bestandtheil desselben an; aber in abweichenden Verhältnissen, so daß es unsicher ist, ob sie darin in der Form von Chromit gefunden wird, oder nicht. Die scheinbare Uebereinstimmung von Laugier's Analyse mit der im Text angeführten Formel beweist im Ganzen sehr wenig. Ich habe es zu Eisen gestellt, nicht zu Thon, weil ich für unsicher ansehe, ob letzterer ihm wesentlich zugehört.

(16) *Hedenbergit.*

So will ich, zum Andenken eines Freundes, der zu früh den Wissenschaften entrissen wurde, das Fossil nennen von der Mormorsgrube bei Tunaberg, welches Ludwig Hedenberg zuerst analysirt und beschrieben hat. Da im Vorhergehenden die Rede davon war, in wie fern ich dieses Fossil nicht verkannte, welches an sich selbst ein Eisenkiesel seyn könnte, so will ich aus Hedenberg's Abhandlung darüber (Abhandl. über Phys. Chemie und Mineralogie, II. Bd. S. 164.) folgende Beschreibung entlehnen.

Die Farbe schwarz grünlich, geht bisweilen über in Dunkelgrün, etwas in's Braune ziehend. Derb, von glänzendem blättrigen Gefüge. Durch Entzweischlagen können deutliche Rhomboëde ausgesucht werden, welche die nämlichen Winkel haben, wie kohlensaurer Kalk. Bruch uneben, strahlig; Bruchstücke wenig scharfkantig und undurchscheinend. Der Strich auf der äußern Oberfläche olivengrün. Ritzt den Kalkspath, wird vom Flußspath geritzt. Hedenberg's Analyse gab:

Kieselerde	40,62
Eisenoxydul	32,53
Wasser	16,05
Kohlensaurer Kalk	4,93
Manganoxyd	0,75
Thonerde	0,37
Verlust	4,75

(17) *Moorerze.*

Dies sind mechanische Mergungen von Hydras ferricus mit Carbonas ferroso-ferricus, Silicias ferricus, kohlensaurem

**Kalk, Thon, Sand und organischen Ueberbleibseln.** Dafs sie *Silicis ferricus* enthalten, schliesse ich daraus, dafs bei mehreren Analysen, die ich mit ihnen anstellte, Kieselerde in gelatinösen, aufgeschwollenen Klumpen rückständig war.

(18) *Pyrosmalit.*

Besteht nach Hisinger's Analyse aus 35,4 Kieselerde, 32,6 Eisenoxyd, 21,4 Manganoxydul, sammt 10,8 Wasser und Salzsäure, Verlust mit einberechnet. Des Manganoxyduls Sauerstoff ist 4,6, des Eisenoxyds 9,78 und der Kieselerde 17,7, d. h. nahe wie 1:2:4. Diefs Gestein enthält demnach ziemlich gewifs das Doppel-Silicat des Eisenoxyds und Manganoxyduls. Beim Erhitzen in verschlossenen Gefäfsen giebt es ein saures, gelbes Wasser ab, welches salzsaures Eisenoxyd enthält. Da des Gesteins Seltenheit nur Brosamen zum Behuf der Analyse zuliefs, und demnach die Menge der Salzsäure nicht bestimmt werden konnte, so ist es auch unsicher, wie viel Basis es darin aufnimmt, und in welchem Sättigungsstand es sich befindet. Das Wahrscheinlichste ist gleichwohl, dafs das Doppelsilicat es nicht anders enthält als in der Form einer geringen Quantität mechanisch eingesaugten basischen salzsauren Eisens.

(19) *Nepheline und Disthène.*

Haben dieselben Bestandtheile, in nahezu gleichen relativen Quantitäten gegeben. Sollten diese Fossilien Varietäten von einerlei chemischen Species seyn? Ihre Härte ist gleich, auch stimmen sie darin überein, dafs sie in einer Direction härter sind, als in der andern; ihr spec. Gewicht ist nahezu gleich. Ihre Krystallfigur nimmt meist die eines sechsseitigen Prisma's an; nach Haüy hat das erstere als Kerngestalt ein dreiseitig Prisma, und der letztere eine schiefe vierseitige Säule. Disthène schmilzt nicht vor dem Löthrohr, Nepheline schwer. Die Analyse giebt einen kleinen Ueberschufs von Thonerde in der Disthène an, und eine geringe Eiamengung von Kalk in der Nepheline; können diese Ungleichheiten in Schmelzbarkeit daraus erklärt werden? Kurz, diese Fossilien verdienen die Aufmerksamkeit der Chemisten. Stimmen die Resultate ihrer geometrischen Analyse nicht überein, so müfste

man in einem derselben einen andern wesentlichen Bestandtheil finden, neben Kieselerde und Thonerde.

(20) *Diaspore. Türkis. Wavellit.*

Die meisten Analysen geben einzig Thonerde und Wasser als Bestandtheile dieser Fossilien an, aber in Verhältnissen, welche nicht übereinstimmen mit der Lehre von den chemischen Proportionen. In Wavellit, welchen ich aufführte als ein Subfluat, fand Davy Spuren von Flussspathsäure. Dieser Umstand hat mir Anlaß gegeben, zu vermuthen, daß in allen diesen Fossilien Thonerde verbunden ist, entweder mit Flussspathsäure, oder irgend einer andern Säure, um ein basisches in Säuren lösliches Salz zu bilden, welches von caustischem Ammoniak wieder gefällt wird; wie dies immer der Fall ist, wenn man durch caustisches Ammoniak Thonerde aus einer sauren Solution fällt, welche Flussspathsäure enthält. Ich möchte demnach bitten, die Aufmerksamkeit der analysirenden Mineralogen auf diesen Umstand zu lenken.

(21) *Pargasit.*

Ein Name, vorschlagsweise dem grünen krystallisirten Fossil gegeben, welches eingesprengt im Kalkbruch bei Pargas in Finnland vorkömmt. Dr. Mac Michael hat darüber eine qualitative Untersuchung angestellt, und es zusammengesetzt gefunden aus Kieselerde, Thonerde, Talkerde und Eisenoxydul, deren relatives Verhältniß jedoch nicht näher bestimmt wurde.

(22) *Bitterspathe, Braunspathe u. s. w.*

Dr. Wollaston hat bemerkt, daß die Winkel ihrer Kerngestalten nicht vollkommen übereinkommen mit denen der reinen kohlensauren Kalkerde, und daß die Abweichung für jede besondere Art sich ziemlich gleich ist. Daraus dürfte man den Schluß ziehen, daß manche derselben wirkliche Doppelsalze von Kalkerde mit Talkerde enthalten, und Manganoxydul oder Eisenoxydul.

Was insbesondere die *Bitterspathe* betrifft, so ist aus der Zusammenstimmung der Resultate der Analysen unter sich und mit der Lehre von den bestimmten Proportionen klar, daß sie wirkliche Doppelsalze seyn müssen. Das allgemeinste Verhältniß ist eine Partikel von jedem Carbonat. Da eine Par-

tikel Kalkcarbonat wiegt 125,9, so ist das Gewicht einer Partikel Talkerdecarbonat 106,4, welches des Bitterspaths Zusammensetzung giebt zu 54,2 pCt. kohlen-sauren Kalk, und 45,8 pCt. kohlen-saure Talkerde. Rothhoff fand 53,53 der erstern und 44,3 der letztern; Klaproth fand 52 bis 53 Kalkcarbonat, gegen 42 bis 46 Talkcarbonat, und beide fanden überdiess fremde Einmengungen von kleinen Quantitäten Mangan- und Eisencarbonaten. Vergleicht man die Analysen der Bitterspathe, so findet man, das viele derselben die Bestandtheile in variirenden Quantitäten geben. Diese dürften doch für nichts anders angesehen werden, als für Mengungen des Bitterspaths mit Kalkspath. Gleichwohl habe ich als eigene Species aufgeführt die Art Bitterspath, welchen Karsten Gurhofian nennt, und eine andere Art von Frankenhain. Gurhofian scheint zu bestehen aus 1 Partikel Talkerdecarbonat mit 2 Partikeln Kalkcarbonat, d. h. 29,7 der erstern mit 70,3 des letztern. Klaproth's Analyse giebt 29,5 und 70,5. Der Bitterspath von Frankenhain ist durch Stromeyer analysirt, und scheint zu bestehen aus 1 Th. Kalkcarbonat gegen 3 Partikeln Talkerdecarbonat, d. h. 70,1 vom erstern und 29,9 vom letztern, womit auch die Analyse übereinstimmt. Die zwei letztern sind derb, und könnten demnach bloße Mengungen seyn; aber da sie so hart sind und Glas ritzen, und am Stahl Feuer geben, so dürfte dieß nicht wohl Folge einer bloß mechanischen Mischung seyn.

(23) *Arragonit.*

Obgleich es sicher zu seyn scheint, das der Strontian-gehalt in diesem Fossil beiträgt, ihm seine eigene vom Kalkspath abweichende Charaktere zu geben, so stelle ich es gleichwohl zur Kalkerde bis auf's weitere; weil die Quantität Strontianerde darin so äußerst gering und meist zugleich variirend ist, so das für jetzt nicht entschieden werden kann, ob man es ansehen soll als ein Doppelsalz der Strontianerde mit einer so großen Anzahl Partikeln von kohlen-saurem Kalk; oder ob es eine Mischung ist eines solchen Doppelsalzes mit kohlen-saurem Kalk; oder ob es endlich nichts anders ist als ein Phänomen einer Krystallbildung aus Partikeln verschiedener Körper, welche in eine gewisse Ordnung sich neben einander legen, ohne sich chemisch zu verbinden?



(24) *Datholith und Botryolith.*

Ich habe sie als Borosilicate aufgeführt, unter der Voraussetzung, daß die Kieselerde, welche sie enthalten, ihnen chemisch angehört. Klaproth fand (a. a. O.) in Datholith 35,5 Th. Kalkerde, 24 Th. Boraxsäure und 36,5 Kieselerde, deren Sauerstoff sich verhält wie 9,94 : 17,56 : 1833, so daß man den Sauerstoff der Boraxsäure und Kieselerde als gleich annehmen kann, und die Kalkerde die Hälfte desselben enthält. Nehmen wir dann an, daß die Basis (nämlich Kalkerde) gleich zwischen beiden getheilt war, so enthält jede der Säuren viermal so viel Sauerstoff als die Basis. Diefs stimmt wohl überein mit dem Sättigungsgrad der Boraxsäure im Boracit, aber es läßt sich nach Gründen der Corpusculartheorie nicht einsehen, wie die Kieselerde viermal den Sauerstoff der Basis enthalten kann, im Fall, wie wir muthmaßungsweise annehmen, die Kalkerde 2 Partikeln Sauerstoff, und die Kieselerde 3 oder 6 Partikeln enthält; außer es mußte entweder die Kalkerde 3 oder die Kieselerde bloß 1 Partikel Sauerstoff enthalten. Diefs letztere könnte wohl die mehrerlei Sättigungszustände erklären, worin die Kieselerde vorkommen kann, und worüber sich manche verwundern; gleichwohl leiten sie sich auch eben so ungezwungen aus der Idee ab, daß die Kieselerde 3 oder 6 Th. Sauerstoff enthält; auch findet man bei der Schwefelsäure und Salpetersäure entsprechende Sättigungsgrade, die man bei der Kieselerde findet. Daß die letztere mehr doppelte und dreifache Verbindungen bildet, als die erstere, kommt daher, daß die erstere sich selten im Innern der Erde findet, d. h. unter den Bedingungen, unter welchen die schwachen Affinitäten, auf welchen dieser mannigfacher zusammengesetzten Körper Bildung beruht, wirksam seyn können.

Im Botryolith fand Klaproth 39,5 Kalkerde, 13,5 Boraxsäure, 36 Th. Kieselerde. Nimmt man an, daß hier die Kalkerde ein Paar Procent zu hoch ausgefallen ist, so ist der Botryolith Datholith, aus dem man die Hälfte der Boraxsäure weggenommen hat.

(25) *Malacolith und Grammatit.*

Laugier und mehrere Chemisten haben gefunden, daß die Grammatite vom Gotthard mit Dolomit durchdrungen sind. Der graue Grammatit, welcher in Laugier's Versuch die min-

deste Kohlensäure enthielt (5 pCt.) und danach am reinsten war, stimmt, wenn man die der Kohlensäure zugehörige Quantität Basis abgezogen hat, auf einen Punkt überein mit Hisinger's Analyse des Malacoliths von Långbanshytta, und, bei wenig Abweichungen, mit seiner eigenen Analyse von Haüy's Diopsid, wie auch mit Vauquelin's Analyse eines andern Malacoliths. Es verdient Aufmerksamkeit, daß die geometrische Analyse auch ihre Identität nachweisen müßte, im Fall kein analytischer Misgriff eine bloß scheinbare Uebereinstimmung veranlafste.

(26) *Loboit*.

Für das bei Gökum vorkommende Fossil, so man, nach meinem Bedünken, allwegs unrichtig ansah für eine Art von Idocras, und dessen Selbstständigkeit, als eigene Species, Chevalier Lobo da Silveira so deutlich erwiesen hat, nehme ich mir die Freiheit vorzuschlagen den Namen *Loboit*, anstatt Gahnit, welchen Chev. Lobo vorgeschlagen, aber welchen man nun allgemein giebt dem vorhin sogenannten Automolith.

(27) *Schwefelsaures Ammoniak*.

Das Ammoniak ist nach der Natur seiner Zusammensetzung, auch nach der Art, wie es im Allgemeinen sich bildet, das Alkali organischer Entstehung; weswegen alle desselben Salzes eben sowohl zu dieser Klasse gehören, als die honigsteinsäuren.

#### IV.

### *Berzelius, über Mineralsysteme.*

(Jahresbericht über die Fortschritte der physischen Wissenschaften, eingereicht an die schwed. Academie, 1822. Erstes Stück. Uebersetzt von C. Gmelin.)

**D**ie Mineralogie, wenn sie gleich als eine besondere Wissenschaft behandelt wird, ist jedoch, als Lehre von den unorganischen Verbindungen, welche unsern Erdball constituiren, betrachtet, blofs ein Theil der Chemie, auf deren Lehren sie ganz und gar gegründet ist. Man hat sich lange gestritten, ob diese Ansicht richtig sey, und die Mineralogen haben sie bisweilen nicht blofs als einen Theil der Naturgeschichte angesehen, was sie auch wirklich ist, sondern auch als einen solchen Theil, der nach gleichen Grundsätzen wie die übrigen Theile, d. h. wie die Lehre von den organischen Körpern, behandelt werden müsse, und die Ordnung, nach welcher die Wissenschaft systematisch aufgestellt wurde, gründete man danach entweder auf die Chemie, d. h. auf die Lehre von den Bestandtheilen der Mineralien, oder auf die Methode, welche für die Bestimmung der organischen Natur angenommen ist, d. h. auf die Verwandtschaft in Absicht auf Formen und äufsere Verhältnisse. Kaum war irgend eine Wissenschaft so reich an Systemen, wie die Mineralogie. Von schwedischen Verfassern haben wir Mineralsysteme von Hjärne, Bromell, Linné, Wallerius und Cronstedt. Das von Linné war, wie man leicht erwarten konnte, auf die Methode gegründet, welche er bei der organischen Natur in aller Strenge befolgte; da standen der Diamant und der Alaun neben einander wegen ihrer octaëdrischen Krystallform. Wallerius befolgte eine ähnliche Methode, jedoch weniger streng, um die offenbaren Inconsequenzen zu vermeiden, welche bei der Linné'schen

**Methode die Verschiedenheit der Stoffe bei ähnlichen äußern Formen oft mit sich führt.** Cronstedt, dessen Name in der Geschichte der Mineralogie nie in Vergessenheit kommen darf, sah klar ein, daß die Producte der unorganischen Natur nicht nach äußeren Formen und Eigenschaften geordnet werden können, wie die der lebenden Natur; er bemühte sich, dieses zu beweisen, bestimmte den Einfluß, welchen die Chemie auf die Bildung eines Mineralsystems haben muß, sah sehr richtig voraus, wohin eine größere Kenntniß von der Natur der Mineralien führen werde, und gründete ein Mineralsystem, in welchem er offen zu erkennen gab, daß ein großer Theil der Anordnung nicht richtig seyn könne und Aenderungen erleiden müsse, in dem Verhältniß, als die Chemie sich erweitere. Seine Zeitgenossen verstanden ihn nicht recht, aber die nachfolgende Generation erkannte in ihm den tiefdenkenden Forscher, und Cronstedt's Haupteintheilung der Mineralien blieb seitdem die Basis aller nach ihm aufgestellten Systeme. Die, welche zu unserer Zeit am meisten Aufmerksamkeit erweckt haben, sind die Systeme von Werner und Häuy.

Werner's System legte die naturhistorische Methode zum Grunde, nach äußeren Formen aufzustellen, und brachte die Sicherheit in ihrer Bestimmung sehr weit. Wenige Gelehrte waren ein so allgemeiner Gegenstand der Huldigung ihrer Zeit, wie Werner; beinahe vergöttert von seinen Landsleuten, und von anderen Nationen allgemein bewundert, sammelte er um seinen Lehrstuhl bei der Bergschule zu Freiberg Jünglinge von entfernten Ländern, um aus seinem Munde die einzig richtige Ansicht von der Mineralogie zu erlernen, deren Namen er in Oryktognosie geändert hatte. Kaum waren drei Jahre nach dem Hinscheiden dieses Mannes verflossen, als bei derselben Hochschule, die durch ihn einen so verdienten Ruhm gewonnen hat, und die durch seine Freigebigkeit mit kostbaren Sammlungen und nicht unbedeutenden Kapitalien bereichert worden ist, seine Nachfolger und seine eigenen Schüler sein System verließen, um sich zu einem andern, auf dasselbe Princip sich gründenden, aber anders ausgeführten zu bekennen. Werner's System möchte daher nicht in der Natur der Sache begründet gewesen seyn, da es sich nicht länger erhalten konnte, als so lange ihm der persönliche Vortrag Werner's Leben gab. Sein Nachfolger Mohs gab

im verfloßenen Jahre ein neues System heraus \*); welches sich ebenfalls auf äußere Charaktere gründet, von denen Mohs vorzugsweise drei zur Basis der Classification gewählt hat: Krystallform, Härte und specifisches Gewicht. Der Endzweck dieses Systems ist nicht, wie man von einem solchen erwarten sollte, eine klare Tabelle des Zusammenhanges der Wissenschaft und ihrer verschiedenen Theile darzustellen, sondern der Aufstellung der Gegenstände der Wissenschaft eine solche Ordnung zu geben, daß der, welcher unbekannt unter ihnen findet, zu ihren Namen geführt werden kann, ungefähr wie man in der organischen Naturgeschichte eine unbekannt Pflanze oder ein unbekanntes Insekt untersucht. Mohs ist so sehr überzeugt, daß dieses das wahre Wesen des Systems ist, daß er äußert: „Nichts Geognostisches, nichts Chemisches und nichts Geographisches paßt in die Mineralogie“ (\*\*). Werner gab über sein System selbst nichts heraus. Mohs hat das seinige auf einmal in drei verschiedenen am meisten bekannten Sprachen, der deutschen, französischen und englischen, herausgegeben.

Häuy's System hinwiederum hat eine vollkommen chemische Grundlage. Es wurde aufgestellt, noch ehe die Entwicklung der Chemie es so ausführlich und so consequent, als es nun ist, auszuführen zuliefs, jetzt, da die meisten Mineralien untersucht sind. Die Chemiker haben sich lange damit beschäftigt, die Bestandtheile der Mineralien zu erforschen. Vor allen Anderen hatte besonders Klaproth mit einer höchst ruhmwürdigen Genauigkeit ihre relativen Quantitäten bestimmt, aber man konnte noch kein Gesetz für ihre gegenseitige Verbindung wahrnehmen; Alles zusammen war ungeformtes röhes Material für ein künftig zu errichtendes Gebäude. Die Chemie eilte indessen mit Riesenschritten der höheren Ausbildung ihrer Lehren entgegen; die Zusammensetzung der Alkalien und Erden wurde entdeckt; die chemischen Proportionen wurden aus einer unzähligen Menge genauer Versuche entwickelt; die Electricität mischte sich in die Theorie der

---

\*) Die Charaktere der Klassen, Ordnungen, Geschlechter und Arten, oder die Charakteristik des naturhistorischen Mineralsystems, von Fr. Mohs. Dresden 1820.

\*\*.) *The Edinb. phil. Journ.* VI. 335.

**Wissenschaft, es fand sich, daß alle Zusammensetzung auf entgegengesetzten elektrischen Eigenschaften bei den Körpern beruhe, daß sie positiv- und negativ-elektrische Bestandtheile enthalten, und daß mithin oxydirte Verbindungen ihre Säuren und ihre Basen enthalten.**

Als dieses Alles in dem Bezirk der eigentlichen Chemie vorbereitet war, bedurfte es bloß noch eines Seitenblicks auf die Mineralogie, um hier dieselben Gesetze der gegenseitigen Verhältnisse der Elemente wiederzuerkennen, und um in dem großen Haufen der erdartigen Fossilien zu finden, daß die Kieselerde die Säure und die anderen Erden die Basen sind, und daß Säure und Basen hier dieselben Verbindungsgesetze befolgen, wie bei den Versuchen in unseren Laboratorien. Hieraus bildete sich für die Mineralogie ein chemisches System, welches auf derselben Grundlage wie die Chemie ruht, auf einer Grundlage, die nicht nach Willkür verrückt werden kann. Von diesem Augenblick an gewann die Mineralogie ein neues Interesse, und statt daß sie früher ein Verzeichniß von nicht genau gekannten Naturproducten war, wird sie jetzt zu einer wirklichen Wissenschaft erhoben. Haüy hat mit einer Vorurtheilsfreiheit, welche immer den Mann auszeichnen muß, von dem man mit Wahrheit sagen kann, daß er der erste in seinem Fache sey, bedeutende Modificationen des chemischen Systems in sein eigenes ursprüngliches System aufgenommen, und so viel bis jetzt bekannt geworden ist, sind auch die älteren seiner Eleven diesem Beispiel gefolgt. Man kann daher sagen, daß weder das System von Werner, noch das von Haüy mehr befolgt werde, wenigstens nicht so, wie vor einigen Jahren. Die naturhistorische Methode ist jedoch in Deutschland zu tief eingewurzelt, als daß man sie sobald wird fahren lassen. Man bestreitet zwar das chemische Mineralsystem nicht, denn, um es beurtheilen zu können, muß man mit seiner Grundlage wohl bekannt seyn, und ein größter Theil der Mineralogen hat sich an die Idee, die Mineralogie als eine eigene, ganz unabhängige Wissenschaft zu betrachten, deren Studium keine chemischen Kenntnisse erfordert, so sehr gewöhnt, daß kaum irgend ein eigentlicher Mineralog im Stande war, die Zusammensetzung eines Minerals auszumitteln, und man darf nicht erwarten, daß diese eine Ansicht annehmen können, welche sie überzeugen müßte, daß

sie blofs Sammler von Naturproducten, nicht Wissenschafts-Beflissene seyen. Von einer anderen Seite liefse sich zu Gunsten der chemischen Methode das anführen, dafs kein mit der Chemie bekannter Mineralog Grund gefunden hat, sie nicht anzunehmen.

Haüy hat als das am meisten entscheidende distinctive Kennzeichen eines Minerals seine primitive Krystallform aufgestellt, und ging dabei von der Annahme aus, dafs gleiche Grundformen gleiche Zusammensetzung voraussetzen, d. h. dieselben Elemente verbunden in denselben Verhältnissen, in allen den Fällen, wo diese Grundform nicht eine von den sechs sogenannten regulären ist, welche verschiedenen Verbindungen gemeinschaftlich zukommen können. Mit diesem Grundsatz hat Haüy, bei der Wiege der chemischen Mineralogie, auf eine sehr triumphirende Weise Mineralien getrennt, welche von den Mineralogen vermengt wurden, andere vereinigt, die von ihnen unrichtig getrennt wurden, und bei noch anderen das Resultat, welches die chemische Analyse nachher gab, vorausgesagt. Diese für Haüy's Krystallographie ehrenvollen Begebenheiten galten für Beweise, und obgleich bei der weiteren Entwicklung der Wissenschaft die Resultate der chemischen und der krystallographischen (geometrischen) Analyse oft in offenbarem Widerspruch mit einander geriethen, so wurde doch von den Mineralogen der krystallographische Satz als ein Axiom angesehen.

Dr. Mitscherlich in Berlin hat gefunden, dafs dieser Satz Haüy's nicht richtig ist; er hat gezeigt, dafs Körper von verschiedener Zusammensetzung eine gleiche Krystallform annehmen können, und dafs diese gleiche Krystallform zwar wohl ein ähnliches inneres Verhältnifs zwischen den Elementen bezeichnet, nicht aber dasselbe Element. Er hat gefunden, dafs die arseniksauren und phosphorsauren Salze von derselben Basis, in dem gleichen Sättigungsgrad, und mit derselben Anzahl Atome Wasser verbunden, auf dieselbe Weise krystallisiren, und einander auch darin gleichen, dafs sie vorzugsweise auch dieselben secundären Formen annehmen. Er hat dieses für die Salze, welche diese Säuren mit Kali, Natron, Ammoniak, Baryt, Bleioxyd bilden, so wie für ihre Doppelsalze mit Natron und Ammoniak, bewiesen. Bei diesen Salzen ist es mithin für die Krystallfigur gleichgültig, ob das Ra-

dical der Säure Phosphor oder Arsenik ist, obgleich das Arsenik einen weit beträchtlicheren Gewichtstheil in dem krystallisirten Salze ausmacht als der Phosphor (sie verhalten sich ungefähr wie  $2\frac{1}{3}:1$ ), und Haüy's Satz ist hier wenigstens unrichtig. Aus dem Besonderen, was sich bei der Zusammensetzung der Arsensäure und Phosphorsäure zeigt, zog Mitscherlich den Schlufs, dafs die Krystallfigur auf der Anzahl der Atome, und auf der Art, wie diese in binären Verbindungen vertheilt sind, beruhe, dafs aber die Verschiedenheit der Elemente dabei vielleicht keine Veränderung hervorbringt. Er wählte dafür ein neues Feld von Versuchen, die Salze, welche verschiedene Basen mit Schwefelsäure bilden \*). Dabei entdeckte er, dafs schwefelsaures Zinkoxyd, schwefelsaures Nickeloxyd und schwefelsaure Bittererde auf gleiche Art krystallisiren, und sämmtlich 14 Atome Wasser enthalten. Hier war es mithin gleichgültig, ob das Radical der Basis Zink, Nickel oder Magnesium war, die Krystallform war dennoch dieselbe. Das schwefelsaure Eisenoxydul und das schwefelsaure Kobaltoxyd krystallisirten ganz auf gleiche Weise und enthielten 12 Atome Wasser. Da Kalk, Bittererde, Zinkoxyd, Eisenoxydul und Manganoxydul, in Verbindung mit Kohlensäure, so oft in der Natur in verschiedenen Verhältnissen gemengt vorkommen, ohne wesentlichen Unterschied in der Krystallform, so schlofs Mitscherlich, dafs diese Basen auch mit Schwefelsäure auf eine gleiche Art krystallisiren würden. Als er aber diese Salze untersuchte, fand er, dafs das Kalksalz 4, das Mangansalz 8, und das schwefelsaure Kupferoxyd 10 Atome Wasser enthalte, und dafs die fehlenden Atome die Ursache der Verschiedenheit der Formen seyn müssen. Beudant, ein ausgezeichnete französischer Mineralog, hatte ein Jahr früher gezeigt, dafs, wenn verschiedene von diesen Metallsalzen mit Eisenvitriol oder mit Zinkvitriol gemischt werden, sie entweder wie das eine oder wie das andere dieser Salze krystallisiren; und als seine vortreffliche Arbeit über diesen Gegenstand von der Academie der Wissenschaften in Paris beurtheilt wurde, erklärte Haüy und die anderen Mitglieder der Commission, dafs das Resultat dieser Versuche mit der angenommenen Meinung Haüy's nicht im Widerspruch

\*) *Ann. Chim. Phys. Th. XIV. p. 172.*



stehe, sondern das hier, wie bei den meisten Eisenerzen (dem kohlen-sauren Eisenoxydul), eine geringe Menge von kohlen-saurem Kalk vermöge seiner grossen Krystallisationsbegierde eine grosse Menge kohlen-saures Eisenoxydul in seine Form zu zwingen vermöge; das eine kleine Menge Eisenvitriol durch seine grosse Krystallisationskraft einer grossen Menge Zink- und Kupfervitriol die Form des Eisenvitriols aufgedrückt habe. Diese Erklärung ist jedoch ein blosses Wortspiel, und wenn, wie Häuy angenommen hat, die Form der Partikeln Ursache ist von der Form des Krystalls, so ist sie mit einer mathematischen Consequenz nicht übereinstimmend. Mitscherlich ging weiter als Beudant. Er hat gezeigt, das man in Mischungen von diesen Salzen sie bald als Eisenvitriol, bald als Zinkvitriol krystallisirt erhalten kann, das aber in dem ersteren Fall alle in die Krystalle eingehenden Salze 12 Atome Wasser enthalten, d. h. eben so viele, als der Eisenvitriol für sich selbst, und im letzteren Fall 14, oder eben so viele, als der Zinkvitriol allein aufnimmt, und das folglich diese Salze in denselben Krystallformen anschliessen, sobald sie eine gleiche Anzahl Atome von Wasser enthalten. Mitscherlich fand weiter, das in diesen Zusammenkrystallisirungen die aus mehreren Salzen gemengten Krystalle nicht Producte einer chemischen Verwandtschaft sind, sondern bloss ein mechanisches Aggregat von gleichförmigen Materialien, deren verhältnissmässige Quantität durchaus auf keinen chemischen Proportionen beruht, sondern bloss davon abhängt, in welcher Menge sie von der Flüssigkeit, welche krystallisirt, dargeboten werden. Da aber diese Resultate in den Augen Derer, welche sich an eine ganz entgegengesetzte Meinung gewöhnt haben, als weniger entscheidend erscheinen könnten, so untersuchte Mitscherlich die Doppelsalze, welche aus der Verbindung folgender Basen mit Schwefelsäure entstehen: die Verbindungen der Bittererde, des Zinkoxyds, Nickeloxyds, Kobaltoxyds, Kupferoxyds, Eisenoxyduls und Manganoxyduls mit schwefelsaurem Kali und mit schwefelsaurem Ammoniak. Er fand dann, das alle diese 14 Salze absolut gleich-krystallisiren, und das 2 Atome Ammoniak zugleich mit 4 Atomen Wasser ohne Formveränderung 1 Atom Kali ersetzen, und das somit wasser-freies schwefelsaures Kali und schwefelsaures Ammoniak mit 2 Atomen Wasser dieselbe Krystallform haben. Alle Doppel-

salze mit Kali enthalten 12 Atome Wasser, und die mit Ammoniak mithin 16. Hier haben wir also gleiche Krystallformen, und eine Form, welche nicht zu den sechs von Haüy aufgestellten Ausnahmen gehört, von welchen Verbindungen die eine, z. B. Schwefelsäure, Wasser, Bittererde und Ammoniak enthält, während die andere Schwefelsäure, Wasser, Kobaltoxyd und Kali enthält, und wo mithin beide Basen verschieden sind. Die Meinung Haüy's ist mithin dadurch vollständig widerlegt. Man darf aber nicht erwarten, daß ein ergrauter Naturforscher, gegen das Ende einer ehrenvollen Laufbahn, ohne allen Widerstand, ohne allen Versuch einer Vertheidigung einen Satz sollte aufgeben, dessen Aufstellung er mit Unrecht als die wichtigste seiner Entdeckungen ansah; dies wäre vielleicht mehr, als man von einem Menschen mit Recht fordern kann. Er hat sich daher gegen die Resultate der Versuche Mitscherlich's erklärt, Gegenbeweise zu finden sich bemüht, die er aus der Mineralogie entlehnte, deren chemischen Werth er aber nicht recht verstand \*), und er hat endlich seine Zuflucht zu der Möglichkeit genommen, daß das Resultat von künstlichen Operationen nicht gleichartig sey mit dem Resultat der Prozesse, welche bei der Consolidirung des Erdballs stattgefunden haben. Er hat dabei die Gesetze mit den Umständen verwechselt. Die ersteren sind überall dieselben; Alles, was in der Natur auf ihnen beruht, ist unveränderlich dasselbe, während Dasjenige, was von den letzteren abhängt, unendlich variiren kann.

Mitscherlich dehnte seine Untersuchungen noch weiter aus. Die 8 so eben angeführten Basen: Kalk, Bittererde, Eisenoxydul, Manganoxydul, Zinkoxyd, Nickeloxyd, Kobaltoxyd und Kupferoxyd, machen eine besondere Gruppe von gleichkrystallisirenden Körpern aus; Baryt, Strontian und Bleioxyd bilden eine andere; Eisenoxyd, Manganoxyd und Thonerde eine dritte, u. s. w. Die Körper, welche zu derselben Gruppe gehören, nennt er *isomorphe*. Die Entdeckung Mitscherlich's greift tief in die Theorie der Chemie ein, und es ist unmöglich, in diesem Augenblick vorauszusehen, welche Aufschlüsse sie noch mit der Zeit geben werde. Diese Art von Untersuchung gehört zu den genauesten, schwersten, und am

\*) *Ann. Chim. Phys. Th. XIV. p. 305.*

meisten Zeit raubenden, und ihre Durchführung durch den ganzen Bezirk der unorganischen Chemie dürfte das Vermögen von mehr als einem Menschen in Anspruch nehmen, und fordert von der Chemie, Physik und Mathematik gemeinschaftlichen Beistand, um vollendet zu werden. Die Früchte derselben haben sich für die *Mineralogie* sogleich gezeigt; ich habe sie deshalb hier angeführt, und will nun mit ein Paar Beispielen ihre Anwendung in dieser Wissenschaft zeigen.

Unter den Namen von *Pyroxen* und *Amphibol* hat Haüy, vermöge des von ihm aufgestellten, oben erwähnten, distinctiven Charakters, eine Menge in Absicht auf Farbe, Härte, specif. Gewicht und chemische Zusammensetzung verschiedene, aber in Absicht auf Krystallform gleiche Mineralien zusammengestellt. Die Pyroxene wurden von H. Rose, Nordenskiöld und Trolle-Wachtmeister untersucht, und unter diesen hat besonders Rose eine große Anzahl Pyroxene mit einander verglichen. In einer in dem letzten Heft der Abhandlungen der Königl. Wissenschafts-Academie für das Jahr 1820 befindlichen Abhandlung hat er gezeigt, daß sie, nach Mitscherlich's Ansichten, alle Bisilicate von vier isomorphen Basen: Kalk, Bittererde, Eisenoxydul und Manganoxydul, sind; daß diese Bisilicate in denselben in mehreren verschiedenen Verhältnissen gemengt sich finden, oft ebenso ohne eine Anzeige von bestimmten Proportionen, wie da, wo die schwefelsauren Salze derselben Basen bei den Versuchen Mitscherlich's in gleichen Formen zusammen krystallisirten. Der Mangankiesel von Långbanshytta und der Hedenbergit von Tunaberg haben das krystallinische Gefüge des Pyroxens eben so gut, als der Salit von Sala, und der Malacolith von Tjötten, ungeachtet der erste ein Bisilicat von Manganoxydul und Kalk, der zweite ein Bisilicat von Kalk und Eisenoxydul, und die beiden letzten Bisilicate von Kalk und Bittererde sind.

Alle die Schwierigkeiten, welche aus dem Widerspruch zwischen dem von Haüy angenommenen distinctiven Charakter und der chemischen Analyse bei diesen Mineralien entstanden, sind mithin durch die Anwendung der Entdeckung Mitscherlich's auf die Mineralogie gehoben, der innere Zusammenhang dabei ist an den Tag gelegt, und die Wissenschaft in Harmonie mit sich selbst gebracht.

v. Bonsdorff, Adjunct für die Chemie in Åbo, unterwarf

die Mineralien, welche von Haüy unter dem allgemeinen Namen *Amphibol* zusammengestellt werden, gleichfalls einer analytischen Untersuchung. Er fand, daß sie Doppelsilicate von Kalk und Bittererde sind, so zusammengesetzt, daß 1 Atom Kalk-Trisilicat mit 3 Atomen Bittererde-Bisilicat verbunden ist, und daß sie immer eine mehr oder weniger große Menge Flußsäure mit Kalk verbunden enthalten. In den weniger reinen Amphibolen wird ein Theil Bittererde durch Eisenoxydul vertreten, in einigen Kalk von Bittererde, welche dann die stärkere Basis im Vergleich mit dem Eisenoxydul ausmacht, und bei den schwarzen Thonerde haltigen Amphibolen hat v. Bonsdorff Grund zu der Vermuthung gefunden, daß die Thonerde nicht Basis sey, sondern daß sie in der Eigenschaft eines elektronegativen Bestandtheils die Kieselerde vertrete, weil der Kieselerdegehalt sich vermindert im Verhältniß, als der der Thonerde zunimmt, und er sieht es als sehr wahrscheinlich an, daß 3 Atome Thonerde 2 Atome Kieselerde vertreten.

Ich habe die Academie lange mit dem Bericht über die Entdeckung Mitscherlich's und ihre Anwendung in der Mineralogie aufgehalten, weil ich sie für die wichtigste ansehe, die seit der Lehre von den chemischen Proportionen gemacht wurde, welche ihrer nothwendig zu ihrer Entwicklung bedurften, und weil sie, so zu sagen, das Aussehen der Mineralogie ganz verändern wird. Diese Wissenschaft eilt nun mit geflügelten Schritten ihrer Entwicklung entgegen, und läßt die bloßen Naturhistoriker hinter sich zurück, welche sich in Beziehung auf die Mineralogie bald wie in einem verflorbenen Zeitalter befinden werden.

## V.

*Ueber die Veränderungen, welche in dem chemischen Mineralsysteme durch die Eigenschaft der isomorphen Körper, einander in unbestimmten Verhältnissen zu ersetzen, nothwendig geworden sind; von J. J. Berzelius.*

(*K. Vetensk. Acad. Handl. f. 1824, und Poggend. Ann. d. Phys. u. Chem. Bd. XII. S. 1.*)

Seitdem die Chemie an der Classification in der Mineralogie Theil nimmt, ist für dieselbe daraus, daß gewisse Oxyde einander ohne Aenderung der Krystallform ersetzen können, eine Schwierigkeit entstanden, indem sich, wenn die einander ersetzenden Oxyde farblose Verbindungen von ungefähr gleichem spec. Gewichte liefern, keine Verschiedenheit an dem Krystall wahrnehmen läßt, sondern eine solche erst durch die chemische Analyse aufgesucht werden muß. So haben die Schulen von Werner und Haüy im Widerspruche mit der Definition, welche beide von einer mineralogischen Species geben, Krystalle von verschiedenartiger Zusammensetzung zu einer und derselben Species gerechnet. Um diese Schwierigkeit zu heben, nahm Haüy zufällige Einmengungen an, welche, gezwungen durch die Krystallisationskraft der wesentlichen Bestandtheile, die Form der Species annahmen. Aber gerade, als die Resultate der chemischen Analysen, die mit großer Genauigkeit und nach vervollkommenen Methoden angestellt waren, gegen den Haüy'schen Satz: *daß niemals zwei verschiedenartig zusammengesetzte Körper dieselbe Krystallform annehmen, falls diese nicht etwa zu den regelmäßigen gehöre*, einen Streit von ungewissem Ausgange anfangen, wurde diese Frage durch eine ebenso unerwartete als willkommene Entdeckung entschieden, nämlich durch die von Mitscherlich: daß Körper, die aus verschiedenen Elementen, aber aus gleicher Zahl von Atomen, auf gleiche Weise zusammengesetzt

sind, gleiche Krystallform annehmen. Das durch diese Entdeckung über die Mineralogie verbreitete Licht benutzend, haben H. Rose, Bonsdorff und Trolle-Wachtmeister gezeigt, daß die Species, welche *Augit*, *Hornblende* und *Granat* genannt werden, eine große Zahl verschiedenartiger, auf analoge Weise zusammengesetzter Verbindungen umfassen. Wenn man also, nach der allgemein angenommenen Definition, dasjenige eine mineralogische Species nennen will, was den Elementen und deren Verhältnissen nach aus gleichen Verbindungen zusammengesetzt ist, so würden die drei genannten Krystallformen in eine große Anzahl von Mineralspecies zerfallen; denn die Mehrzahl der von verschiedenen Fundorten herkommenden Augite, Hornblendes und Granate enthalten zwar ihre Elemente auf gleiche Weise combinirt, weichen aber der Zahl und den Verhältnissen dieser Elemente nach von einander ab. Gewiß giebt es keinen Mineralogen, der nicht Anstand nähme, aus jedem der verschiedenartig zusammengesetzten Augite oder Granate eine besondere Species zu machen; und doch kann man das nicht für identisch nehmen, was es in der That nicht ist. Was bleibt hier also zu thun übrig?

Ich glaube nicht, daß unsere Kenntnisse schon so weit gediehen sind, um diese Frage auf eine genügende Weise zu beantworten, und hierdurch wird der Versuch, die Mineralogie nach chemischen Grundsätzen zu behandeln, etwas schwierig. So wahr es einerseits ist, daß z. B. zwei Granate, die außer der Kieselerde keinen Bestandtheil gemein haben, nicht als dieselbe Species betrachtet werden können, so wahr ist es auch andererseits, daß sie auf unzählige Weise von einander abweichen können. Und da man dasjenige nicht für identisch nehmen darf, was es nicht ist, und man auch nicht unzählige Varietäten aufstellen kann, so muß man zwischen diesen Extremen einen Mittelweg einschlagen, der aber freilich nicht so leicht zu finden ist. Indefs ist es nöthig, einen Mittelweg zu ergreifen, mit Vorbehalt, ihn zu verlassen, wenn die Fortschritte der Wissenschaft einen besseren an die Hand geben.

Es ist also klar, daß die von einer Mineralspecies bisher allgemein angenommene Definition: „*dieselben Elemente, verbunden in denselben Verhältnissen*“, mit oder ohne Haüy's Beisatz: „*von gleichen Krystallgestalten*“, für alle die Fälle,

wo es sich um isomorphe Austauschungen handelt, nicht mehr gültig seyn kann, und dafs man, bis ein allgemein anwendbares Princip gefunden seyn wird, für diese Fälle aus einem besonderen Gesichtspunkt verfahren muß. Die Krystallform auf der einen, und die Zusammensetzungsformel auf der andern Seite, bedingen eine Gruppe von Verbindungen, die, je nach ihrer gröfseren oder geringeren Uebereinstimmung, durchaus die bei den lebenden Wesen herrschenden Verhältnisse von Genus und Species nachahmen. Das Genus ist durch die chemische Formel und durch die geometrische Form bestimmt; die Species durch die Elemente. Um dieß zu erläutern, sey wiederum der Granat als Beispiel genommen. Seine Krystallform ist allgemein bekannt; seine Zusammensetzungsformel ist, wenn R ein Radical bedeutet, nach Trolle-Wachtmeister,  $R^3Si + RSi$ . Diese beiden Glieder bestimmen das Genus Granat. Wachtmeister hat überdieß gezeigt, dafs R die Elemente: Kalkerde, Talkerde, Eisenoxydul und Manganoxydul, entweder einzeln oder mehre von ihnen zusammen bezeichnen könne, gleichwie R: Thonerde und Eisenoxyd, entweder einzeln oder verbunden mit einander. Aus diesen Stoffen können also nicht weniger als acht besondere Species oder Prototypen von verschiedenen Granaten gebildet werden, und ihre Mengung mit einander würde eine so grofse Zahl von Varietäten erzeugen, dafs es zwecklos wäre, sie einzeln aufzuzählen.

Als zweites Beispiel werde ich eine Mineralspecies anführen, bei der man die Isomorphie bis jetzt weniger häufig gefunden hat. Der Chabasit besteht nach den früheren Analysen aus  $Ca^3Si^2 + 3AlSi^2 + 18H$ , wobei ein kleiner Theil des Kalks durch Kali ersetzt war. Neuerlich habe ich einen Chabasit analysirt, den man mir unter dem Namen *Lewyn* übersandt hatte, in dem ein kleiner Theil des Kalks durch Kali und Natron ersetzt war. Herr Arfvedson hat einen Chabasit aus Schottland analysirt, worin fast aller Kalk gegen Kali und Natron ausgetauscht war \*). Es ist also klar, dafs es gewisse Chabasite giebt, die hauptsächlich Kalk, und andere, die hauptsächlich Natron enthalten, und dafs in allen die Ba-

\*) Berzelius, Jahresbericht III. 147. u. V. 216.

sen Kalk, Kali und Natron einander in unbestimmten Verhältnissen ersetzen können, so daß also die Chabasite von verschiedenen Fundorten verschiedenartig zusammengesetzt seyn können, ohne deshalb die allgemeine Zusammensetzungsformel einzubüßen. Nach Herrn Beudant haben die Krystalle des rhomboëdrischen Systems bei isomorphen Austauschungen zwar ähnliche, aber nicht völlig gleiche Winkel (während beim regulären System immer das Gegentheil stattfindet); so daß man, wenn man die Winkel eines Bitterspaths genau gemessen hat, die relative Menge von Kalk- und Talkerde in demselben aus den einander nahe kommenden, aber nicht völlig gleichen Winkeln des kohlensauren Kalks und der kohlensauren Talkerde bestimmen kann\*). Wenn dieß nun auch mit dem Natron-, Kalk- und Kalibisilicate in den rhomboëdrischen Krystallen des Chabasits der Fall ist, so ist klar, daß Mineralogen, die gewohnt sind Krystallwinkel mit Genauigkeit zu messen, Chabasite mit Verschiedenheit in den Winkeln finden werden. Aus ihnen aber besondere Species zu machen, würde eben so unrichtig seyn, wie aus den Bitterspathen, welche Kalk- und Talkerde in veränderlichen Verhältnissen enthalten. Meiner Meinung nach ist der Name Lewyn, den man dem von mir untersuchten Chabasit gegeben hat, durch einen ähnlichen Umstand entstanden. Wir haben hier folglich Genus, Species und Varietäten oder, wenn man mit dem Namen Genus nicht einverstanden wäre, Species, Subspecies und Varietäten. Was ich übrigens vom Granat und vom Chabasit gesagt habe, gilt gleichfalls von dem Augit, der Hornblende, dem Glimmer u. s. w.

Diese Ansichten lassen sich aber nicht auf die allgemeine systematische Aufstellung übertragen, ohne daß man nicht dadurch den gewöhnlichen Gang verliefse. Gewisse allgemeine chemische Zusammensetzungsformeln gehören nicht zu denselben Krystallformen. Feldspath und Albit z. B. haben gleiche Formel, aber nicht gleiche Krystallgestalt; sie müssen folglich für mehr von einander verschieden gehalten werden als zwei Granate oder Hornblenden von ungleicher Zusammensetzung.

Ich werde nun zu zeigen suchen, wie sich diese Schwie-

\*) *Traité élément. de Min. p. 61.*



rigkeiten durch eine Aenderung des chemischen Systems größtentheils umgehen lassen. In einer älteren Abhandlung \*) habe ich gezeigt, daß die Mineralien am besten nach den elektrochemischen Beziehungen ihrer Elemente classificirt, und demgemäß entweder nach ihrem elektropositivsten, oder nach ihrem elektronegativsten Bestandtheile geordnet werden können. Beide Methoden haben ihr Gutes und lassen sich mit gleichem Recht gebrauchen. Indefs habe ich in meinem älteren Versuche zu einem chemischen Mineralsysteme derjenigen den Vorzug gegeben, welche die Familien nach dem elektropositiven Bestandtheil bildet. Der Grund hierzu war, daß die meisten elektropositiven Körper, wie z. B. Blei, Kupfer, Kobalt, Nickel, Eisen, Baryt u. s. w., ihren Verbindungen mit den elektronegativen Körpern eigenthümliche Charaktere verleihen, welche sie mehr oder weniger scharf in allen Mineralien, in denen sie vorkommen, beibehalten; und da ferner diese Verbindungen, wegen ihres elektropositiven Bestandtheils, oft der Gegenstand des Bergbaus sind, so schien mir die Bequemlichkeit, die für die Anwendung der Wissenschaft auf die Praxis daraus hervorging, daß die Verbindungen dieser Metalle besondere Klassen bildeten, den Vorzug zu verdienen vor denjenigen der anderen Classificationen, daß z. B. alle Sulfurete, alle Silicate etc. beisammenstehen, obgleich auch diese Bequemlichkeit nicht zu verachten ist. Die Schwierigkeiten, welche durch den zwischen isomorphen Körpern stattfindenden Austausch entstehen, ahnte man damals noch nicht. Bei Erwägung der Abänderungen, welche durch diesen jetzt völlig erwiesenen Umstand in der systematischen Aufstellung hervorgebracht werden, fällt es sogleich in die Augen, daß da, wo isomorphe Austauschungen am häufigsten sind, die Classification, wenn auch nicht unmöglich, doch wenigstens am schwierigsten seyn müsse. Aus Mitscherlich's vortrefflichen Arbeiten ist es bekannt, daß elektronegative Körper einander eben so gut mit Beibehaltung der Krystallform ersetzen können, wie elektropositive; allein bei den im Mineralreich vorkommenden Verbindungen findet man die Austauschungen zwischen den elektropositiven Körpern am häufigsten, zwischen den elektronegativen dagegen nur bei der

\*) *Afhandl. i Fys., Kem. och Min. IV. 1.*

Phosphorsäure und Arsensäure, und bei einigen andern selten vorkommenden Säuren. Käme aber ein mit dem Schwefel oder der Kieselsäure isomorpher elektronegativer Körper oft im Mineralreich vor, so würde die Classification nach beiden Methoden dieselben Schwierigkeiten haben. Es geht hieraus hervor, daß die Schwierigkeiten, welche durch isomorphe Austauschungen bei den Mineralien entstehen, weit geringer werden, wenn man die Körper nach ihren elektronegativen Bestandtheilen ordnet. Und trifft man auch beim Aufstellen der durch die Isomorphie ihrer Basen veränderlichen Verbindungen auf ähnliche Schwierigkeiten, wie beim Ordnen nach dem positiven Bestandtheile, so sind dieselben doch von geringerer Wichtigkeit. Ich habe überdies in meinem älteren Versuche gezeigt\*), daß nicht nur eine Aufstellung nach dem elektronegativen Bestandtheil sehr viele Bequemlichkeiten hat, sondern auch, daß hierdurch, da alle oxydirte Verbindungen unter Sauerstoff aufgeführt werden, die erste rein unorganische Klasse der Mineralogie in zwei Unterabtheilungen getheilt wird, wovon die erste die nicht oxydirten, und die zweite die oxydirten Mineralien in sich faßt.

In allen älteren Systemen, die von Haüy und Werner mit eingerechnet, hat man den Vortheil, der aus der Classification nach dem elektropositiven Bestandtheil folgt, daß nämlich jedes der sogenannten eigentlichen Metalle mit seinen Verbindungen eine besondere Familie ausmacht, beizubehalten gesucht. Dieser Vortheil geht beim Ordnen nach dem elektronegativen Bestandtheil verloren. Mancher Mineralog wird es vielleicht ungerne sehen, daß Eisen, Kupfer, Silber u. s. w. in mehren Familien zerstreut stehen; für diese muß ich nachweisen, wie sich die Anordnung nach dem elektropositiven Bestandtheile möglicherweise mit den isomorphen Austauschungen verträgt. So wie jede Base ihr Sulfat, ihr Carbonat, ihr Silicat hat, und so wie jedem Alkali sein Alaun entspricht, so kann auch aus gleichem Grunde bei mehren Basen ein Granat, ein Turmalin, ein Augit u. s. w. vorkommen, und in solchen Fällen bezeichnen die Worte Alaun, Granat, Turmalin u. s. w. nicht mehr die mineralogische Species, sondern, was auch das Richtigere ist, die Verbindungsart. Wenn sich

\*) *Afhandl. i Fys., Kem. och Min. IV. 113.*

aber in diesen Verbindungsarten die Basen in unbestimmten Verhältnissen austauschen, wird man doch zuletzt unschlüssig, wohin man diesen oder jenen Granat stellen soll, so dafs man ihn bisweilen mit gleichem Rechte zugleich an mehre Plätze stellen kann, was immer eine Unvollkommenheit des Classificationsprincips anzeigt. Welcher Methode man also auch folge, wird man doch stets bei folgerechter Durchführung des Principis auf etwas stofsen, was wegen seiner Ungewöhnlichkeit widerlich ist, wenn auch nicht gesagt seyn soll, dafs das Ungewohnte deshalb auch das Unrichtige sey.

Aus dem hier Angeführten scheint mir zweierlei erwiesen zu seyn, nämlich: 1) dafs es gegenwärtig nicht möglich ist, genügend zu bestimmen, was eine mineralogische Species sey; sobald es sich um isomorphe Austauschungen handelt, und 2) dafs, wegen dieser Austauschungen, die Classificationmethode nach dem elektropositiven Bestandtheile nicht ohne grofse Schwierigkeiten angewandt werden kann, und zwar deshalb, weil diese Austauschungen hauptsächlich zwischen den elektropositiven Bestandtheilen der Mineralien stattfinden.

In einem Mineralsysteme, welches die Körper nach dem elektronegativsten Bestandtheile ordnet, können die Verbindungen, in denen isomorphe Basen einander ersetzen, natürlich neben einander gestellt werden, und es ist von geringer Wichtigkeit, was man als Species, oder was man nicht als solche unterscheidet, sobald man nur weifs, was nicht vollkommen identisch ist, und man in der speciellen Beschreibung die Extreme angiebt, und zeigt, wie mannigfaltig sie variiren können. Führt man die elektronegative Aufstellung des Systemes nur einigermaßen folgerecht durch, so ordnen sich die Verbindungen, besonders in den gröfseren Familien, auf eine so wundervolle Weise nach ihrem äufseren Habitus, wie es sicherlich nicht besser bei der Werner'schen Methode der Fall seyn kann, für welche doch die Analogie im Habitus das Hauptprincip ausmacht; ein Umstand, der gewifs die allgemeinere Annahme dieses Classificationsprincips bedeutend befördern wird.

Ich will hier nun eine Aufstellung der bis jetzt allgemein bekannten Mineralien nach dem elektronegativen Bestandtheile versuchen, und dabei die Mineralien in zwei Hauptklassen einteilen, nämlich: 1) in solche, die nach dem Zusammensetzungs-

principe der unorganischen Natur zusammengesetzt sind, und 2) in solche, die nach dem Zusammensetzungsprincipe der organischen Natur zusammengesetzt sind. Die erste derselben umfasst, unter vier Abtheilungen, 19 Familien, welche, von der elektropositivsten zur elektronegativsten gerechnet, folgende sind: die des Eisens, Kupfers, Wismuths, Silbers, Quecksilbers, Palladiums, Platins, Osmiums, Goldes, Tellurs, Antimons, Arseniks, Kohlenstoffs, Stickstoffs, Selens, Schwefels, Sauerstoffs, Chlors und Fluors.

### I. Klasse.

Mineralien, zusammengesetzt nach dem Principe für die Zusammensetzung der unorganischen Natur.

#### I. Elektropositive Metalle.

	Eisen.
Meteoreisen.	Fe (Ni, Co, Cr).
	Kupfer.
Gediegenes Kupfer.	Cu.
	Wismuth.
Gediegenes Wismuth.	Bi.
	Silber.
Gediegenes Silber.	Ag.
	Quecksilber.
Gediegenes Quecksilber.	Hg.
Natürliches Amalgam.	AgHg <sup>2</sup> .
	Palladium.
Gediegenes Palladium.	Pd.
	Platin.
Gediegenes Platin.	Pt.
	Osmium.
Osmium-Iridium.	IrOs <sup>x</sup> .
	Gold.
Gediegenes Gold.	Au.
Elektrum	AgAu <sup>2</sup> .

## II. *Elektronegative brennbare Körper, und deren nicht oxydirte Verbindungen.*

### Tellur und Tellurmetalle.

Gediegenes Tellur.	Te.
Tellurwismuth.	BiTe <sup>x</sup> .
Tellurblei (Blättererz).	PbTe (gemengt mit Pb S und Au <sup>2</sup> Te <sup>3</sup> ).
Tellursilberblei (Weifstellur).	AgTe + 2PbTe + 3Au <sup>2</sup> Te <sup>3</sup> .
Tellursilbergold (Schrifterz).	AgTe + 6AuTe <sup>3</sup> .

### Antimon und Antimonmetalle.

Gediegenes Antimon.	Sb.
Spießglanzsilber.	Ag <sup>2</sup> Sb.
Silberspießglanz.	Ag <sup>3</sup> Sb.

### Arsenik und Arsenikmetalle.

Gediegenes Arsenik.	As.
Kupfernickel.	NiAs.
Arseniknickel.	NiAs <sup>2</sup> .
Arsenikkobalt.	CoAs <sup>2</sup> , vielleicht CoAs <sup>3</sup> .
Stänglicher Arsenik von Schneeberg.	
Arsenikspießglanz.	SbAs <sup>x</sup> .

### Kohle.

Diamant.	C.
Graphit.	
Graphit (Kohlenblende) von Barreros.	
Fossile Kohle.	
Anthracit.	

### Stickstoff.

Stickgas.	N.
-----------	----

### Selen und Selenmetalle.

Selenblei.	PbSe.
Selenkobaltblei.	CoSe <sup>2</sup> + 3PbSe.
Selenkupfer von Skrikerum.	Cu <sup>2</sup> Se.
Selenkupferblei.	PbSe mit CuSe und CuSe.
Selenkupfersilber (Eukairit).	CuSe <sup>2</sup> + AgSe.
Selenbleiquecksilber.	PbSe gemengt mit HgSe.

## Schwefel und Schwefelmetalle.

Gediegener Schwefel.	S.
Schwefelmangan (Manganglanz).	Mn.
Schwefelzink (Zinkblende).	Zn.
Schwefeleisen.	Fe + Fe <sup>6</sup> .
a) Magnetkies.	Fe.
b) Schwefelkies, Speerkies.	Co, gemengt mit Fe.
Schwefelkobalt.	Ni.
Schwefelnickel (Haarkies).	Cu.
Schwefelkupfer (Kupferglas).	CuFe.
Schwefelkupfererzen.	Fe Cu <sup>2</sup> .
a) Kupferkies.	Pb.
b) Buntkupfererz.	Bi. ?
Schwefelblei (Bleiglanz).	Bi.
Schwefelwismuth.	Cu <sup>3</sup> Bi.
a) Von Bispberg.	Pb <sup>3</sup> Bi + Cu <sup>3</sup> Bi.
b) Von Riddarhyttan.	Cu Sn.
Schwefelkupferwismuth (Kupferwismuthherz).	Ag.
Nadelerz.	Cu Ag.
Schwefelkupferzinn (Zinnkies).	Hg.
Schwefelsilber (Glaserz).	Sb.
Schwefelsilberkupfer (Silberkupferglanz).	
Schwefelquecksilber (Zinnober).	
Schwefelantimon.	
Unterantimonischweiflige Salze.	
Halb unterantimonischweifliges Schwefeleisen (Berthierit).	Fe <sup>3</sup> Sb <sup>2</sup> .
Neutrales unterantimonischweifliges Schwefelblei (Zinkenit).	Pb <sup>3</sup> Sb.
Halb unterantimonischweifliges Schwefelblei (Jamesonit).	Pb <sup>3</sup> Sb <sup>2</sup> .
Drittel unterantimonischweifliges Schwefelblei u. Kupfer (Bournonit).	Cu <sup>3</sup> Sb + 2Pb <sup>3</sup> Sb.

Unterantimonigschwefliges Schwefelkupfer (Schwarzerz von Kapnik, Endellione von Harvey und Katharinenburg).	$\text{Cu}^x \text{Sb}^m$
Licht Weifsgültigerz von Freiberg.	
Dunkel Weifsgültigerz von Sala.	
Drittel unterantimonigschwefliges Schwefelsilber (Rothgültigerz).	$\text{Ag}^x \text{Sb}^m$
Schwefelmolybdän.	$\text{Mo}$
Schwefelarsenik.	
a) Rothes (Realgar).	$\text{As}$
b) Gelbes (Operment).	$\text{As}$
c) Arsenikglanz vom Palmbaum bei Marienberg.	$12 \text{As} + \text{S}$ (muthmaßlich).
Arsenikschwefliges Schwefelsilber (Sprödglasserz).	$\text{Ag}^x \text{As}^m$
Arsenikschwefeleisen (Mispickel).	$\text{Fe S}^2 + \text{Fe As}^2$
Arsenikschwefelkobalt (Glanzkobalt).	$\text{Co S}^2 + \text{Co As}^2$
Arsenikschwefelnickel (Nickelglanz).	$\text{Ni S}^2 + \text{Ni As}^2$
Arsenikschwefliges Schwefelnickel mit unterantimonigschwefligem Schwefelnickel? (Nickelspießglanzerz).	

### III. Sauerstoff, Säuren und oxydirte Körper.

Sauerstoff. O.

#### A. Oxyde von elektropositiven Metallen.

Mangansuperoxyd (Braunstein).	$\text{Mn}$
Manganoxydul-Zinkoxyd von Franklin.	$\text{Mn}$ mit $\text{Zn}$ .
Eisenoxyd (Eisenglanz).	$\text{Fe}$
Eisenoxydoxydul (Magneteisenstein).	$\text{Fe} + \text{Fe}$
Eisenoxyd-Zinkoxyd mit Eisenoxydul.	
Manganoxydul (Franklinit).	$\text{Zn Fe} + \text{Mn Fe}$
Kupferoxydul (Rothkupfererz).	$\text{Cu}$
Kupferoxyd.	$\text{Cu}$
Bleioxyd.	$\text{Pb}$
Bleisuperoxyd (Mennige).	$\text{Pb}$

Wismuthoxyd (Wismuthocker).	$\ddot{\text{Bi}}$
Zinnoxid (Zinnstein).	$\ddot{\text{Sn}}$

### B. Oxyde von elektronegativen Körpern.

#### Wasser und Hydrate.

Wasser.	$\text{H}$ .
Magnesiahydrat.	$\text{MgH}$ .
Manganoxydhydrat.	$\text{MnH}$ .
Kupfermangan von Schlackenwalde.	
Kobaltoxyd-Manganoxydhydrat (schwarzer Erdkobalt).	$\text{CoMn} + 3\text{H}?$
Eisenoxydhydrat (Brauneisenstein).	$\text{Fe}^2\text{H}^3$ .
Uranoxydhydrat.	$\ddot{\text{U}}\text{H}^x$ .

#### Thonerde und Aluminate.

Thonerde (Korund, Saphir, Rubin, Diamantspath).	$\text{Al}$ .
Thonerdehydrat.	
a) Diaspar.	$\text{AlH}$ .
b) Gibbsit.	$\text{AlH}^3$ .
Talkerde-Aluminat (Spinell).	$\text{MgAl}$ .
Eisenoxydul-Talkerdealuminat (Zei- lanit).	$(\text{Mg}, \text{Fe}) \text{Al}$ .
Candit.	$\text{Mg}^3\text{Al}^2 + \text{Fe}^3\text{Al}^2$ .
Zinkoxyd-Aluminat (Gahnit).	$(\text{Zn}, \text{Fe}) \text{Al}$ .
Bleioxyd-Aluminat (Bleigummi).	$\text{PbAl}^2 + 6\text{H}$ .

#### Kieselerde und Silicate.

Kieselerde (Quarz).	$\ddot{\text{Si}}$ .
---------------------	----------------------

#### I. Silicate von einer Basis.

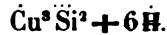
Neutrale kieselsaure Talkerde von Edelfors und Gjellebeck.	$\text{CaSi}$ .
Zweidrittel kieselsaure Talkerde (Tafelspath).	$\text{Ca}^3\text{Si}^2$ .
Neutrale kieselsaure Talkerde (Speckstein).	$\text{MgSi}$ .



Neutrale kieselsaure Talkerde mit Wasser (Meerschaum).	$\text{Mg}^{\cdot}\text{Si} + \text{H}.$
Zweidrittel kieselsaure Talkerde (Pikrosmin).	$3\text{Mg}^{\cdot}\ddot{\text{Si}}^2 + \text{H}.$
Pyrralolith.	$\text{Mg}^{\cdot}\ddot{\text{Si}}^2 \text{ } ^1).$
Zweidrittel kieselsaure Talkerde mit Talkerdehydrat (Serpentin).	$2\text{Mg}^{\cdot}\ddot{\text{Si}}^2 + 3\text{Mg}^{\cdot}\text{H}^2 \text{ } ^2).$
a) Edler Serpentin.	
b) Gemeiner Serpentin.	
Drittel kieselsaure Talkerde (Olivin und Chrysolith).	$\text{Mg}^{\cdot}\ddot{\text{Si}}^3).$
Drittel kieselsaures Zinkoxyd (Kieselsinkerz).	$2\text{Zn}^{\cdot}\ddot{\text{Si}} + 3\text{H}.$
Zweidrittel kieselsaures Manganoxydul (Rubinspath).	$\text{Mn}^{\cdot}\ddot{\text{Si}}^2 \text{ } ^4).$
Drittel kieselsaures Manganoxydul (schwarzer Mangankiesel).	$\text{Mn}^{\cdot}\ddot{\text{Si}} + 3\text{H}.$
Neuntel kieselsaures Manganoxyd von Piemont.	$\ddot{\text{Mn}}^{\cdot}\ddot{\text{Si}}.$
Drittel kieselsaures Ceroxydul (Cerit).	$\text{Ce}^{\cdot}\ddot{\text{Si}} + 3\text{H}.$
Kieselsaures Eisenoxydul <sup>5</sup> ).	
a) Hisingerit <sup>6</sup> ).	
b) Sideroschisolith aus Brasilien <sup>7</sup> ).	
c) Chlorophaeit.	
Zweidrittel kieselsaures Uranoxydul (Uranpecherz).	$\ddot{\text{U}}^{\cdot}\ddot{\text{Si}}^2.$

- 1) Nach Nordenskiöld's Analyse  $\text{Ca}^{\cdot}\ddot{\text{Si}}^4 + 6\text{Mg}^{\cdot}\ddot{\text{Si}}^2 + \text{Al}\ddot{\text{Si}}^2 + 6\text{H}.$
- 2) Die Talkerde im Silicat ist oft zum Theil durch Fe ersetzt.
- 3) Mg ist nicht selten durch Fe ersetzt.
- 4) Wegen eines geringen Kalkgehalts kann es auch zum Augit gestellt werden.
- 5) Reines kieselsaures Eisenoxydul ist bis jetzt noch nicht angetroffen; die drei genannten Mineralien sehe ich jedoch als einfache Silicate an, und halte die Beimengungen für unwesentlich.
- 6) Unter diesem Namen habe ich auch ein anderes Mineral von der Grube Gillinge in Südermanland aufgenommen, das hauptsächlich aus wasserhaltigem Eisenoxydulsilicat besteht, gemengt, nach Hisinger's Analyse, mit ein Paar Procent Thonerde.
- 7) Nach Wernekink's Analyse  $\text{Fe}^{\cdot}\ddot{\text{Si}} + 3\text{H}.$ , ungerechnet 4,1 pCt. Thonerde, die vielleicht als Eisenoxydul-Aluminat vorhanden sind.

Zweidrittel kieselsaures Kupferoxyd  
(Dioplas).



Drittel kieselsaures Kupferoxyd (Kieselmalachit).



Drittel kieselsaure Zirkonerde (Zirkon und Hyacinth).



Sechstel kieselsaure Thonerde (Cyanit und Rhätizit).



Thonarten.

## II. Silicate mit mehreren Basen.

A. Silicate von einem Alkali oder einer alkalischen Erde und Silicat von Thonerde, vereinigt mit Krystallwasser (Cronstedt's Zeolithe).

Apophyllit.  $\text{K} \text{Si}^2 + 8 \text{Ca} \text{Si} + 16 \text{H}.$

Chabasit.  $(\text{Na}, \text{K})^3 \text{Si}^2 + 3 \text{Al} \text{Si}^2 + 18 \text{H}.$

Mesotyp.  $\text{Na} \text{Si} + 3 \text{Al} \text{Si} + 2 \text{H}.$

Mesolith.  $\text{Na} \text{Si} + 3 \text{Al} \text{Si} + 3 \text{H} + 2 (\text{Ca} \text{Si} + 3 \text{Al} \text{Si} + 3 \text{H}).$

Mesole.  $\text{Na}^3 \text{Si}^2 + 3 \text{Al} \text{Si} + 6 \text{H} + 2 (\text{Ca}^3 \text{Si}^2 + 3 \text{Al} \text{Si} + 9 \text{H}).$

Analcim.  $\text{Na}^3 \text{Si}^2 + 3 \text{Al} \text{Si}^2 + 6 \text{H}.$

Thomsonit.  $\text{Na}^3 \text{Si} + \text{Al} \text{Si} + 3 \text{H} + 3 (\text{Ca}^3 \text{Si} + \text{Al} \text{Si} + 9 \text{H}).$

Stilbit<sup>1)</sup>.  $\text{Ca} \text{Si} + \text{Al} \text{Si}^3 + 6 \text{H}.$

Heulandit.  $3 \text{Ca} \text{Si} + 4 \text{Al} \text{Si} + 18 \text{H}.$

Brewsterit.  $3 (\text{Na}, \text{Ca}) \text{Si} + 4 \text{Al} \text{Si}^3 + 24 \text{H}.$

Laumontit.  $\text{Ca}^3 \text{Si}^2 + 4 \text{Al} \text{Si}^2 + 18 \text{H}.$

Harmotom<sup>2)</sup>.  $\text{K}^3 \text{Si}^2 + 4 \text{Al} \text{Si}^2 + 15 \text{H} + 2 (\text{Ca}^3 \text{Si}^2 + 3 \text{Al} \text{Si}^2 + 15 \text{H}).$

Scolecit.  $\text{Ca} \text{Si} + \text{Al} \text{Si} + 9 \text{H}.$

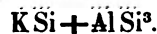
Prehnit.  $\text{Ca}^2 \text{Si} + \text{Al} \text{Si} + \text{H}.$

Edingtonit. ?

B. Silicate von Alkalien und alkalischen Erden mit Silicaten von Thonerde ohne chemisch gebundenes Wasser.

Neutrales kieselsaures Thonerde-Kali

(Feldspath).

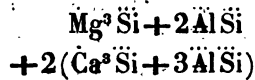


- 1) Der Epistilbit ist eben so zusammengesetzt, nur enthält er 5 Atome Wasser, und ein geringer Theil seines Kalks ist durch Natron ersetzt; dasselbe gilt von Haüy's *Stilbite dodécaèdre lamellaire*.
- 2) D. h. der Kalkharmotom von Marburg und Annerode nach Gmelin's und Werneck's Analyse. Der Barytharmotom ist noch nicht bestimmt, doch hat er wahrscheinlich dieselbe Formel, aber Baryt statt Kalk.

- Neutrales kieselsaures Thonerde-Natron (Albit).  $\text{Na}\ddot{\text{Si}} + \ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}}^3$ .
- Doppelt kieselsaures Lithion mit neutraler kieselsaurer Thonerde (Petalit).  $\text{Li}\ddot{\text{Si}}^2 + \ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}}^3$ .
- Neutrales kieselsaures Lithion mit zweidrittel kieselsaurer Thonerde (Spodumen).  $\text{Li}\ddot{\text{Si}} + \ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}}^3$ .
- Neutrales kieselsaures Natron mit zweidrittel kieselsaurer Thonerde (Natronspodumen) <sup>1)</sup>.  $\text{Na}\ddot{\text{Si}} + \ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}}^2$ .
- Zweidrittel kieselsaures Thonerde-Kali (Leucit).  $\text{K}^3\ddot{\text{Si}}^2 + 3\ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}}^2$ .
- Neutrales kieselsaures Natron u. Kalk mit drittel kieselsaurer Thonerde (Labrador).  $\text{Na}\ddot{\text{Si}} + \ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}} + 3(\text{Ca}\ddot{\text{Si}} + \ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}})$ .
- Zweidrittel kieselsaures Natron u. Kalk mit drittel kieselsaurer Thonerde (Wernerit, Paranthin, Scapolith).  $(\text{Ca}, \text{Na})^3\ddot{\text{Si}}^2 + 2\ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}}$ .
- a) Mejonit vom Vesuv.
- b) Wernerit von Pargas.
- c) Wernerit von Malsjö.
- d) Wernerit von Arendal.
- e) Dipyre von Mauléon.
- f) Ekebergit von Hesselkulla und Pargas.  $\text{Ca}^3\ddot{\text{Si}}^2 + 2\ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}} + 3(\text{Na}^3\ddot{\text{Si}}^2 + 2\ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}})$ .
- Zweidrittel kieselsaures Natron mit drittel kiesels. Thonerde (Sodalith).  $\text{Na}^3\ddot{\text{Si}}^2 + 2\ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}}$ .
- Drittel kieselsaures Thonerde - Kali mit Natron (Elaeolith).  $(\text{K}, \text{Na})^3\ddot{\text{Si}} + 3\ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}}$ .
- Drittel kieselsaures Thonerde - Natron (Nephelin, Elaeolith von Fredriksvärn).
- Neutrale kieselsaure Kalkerde mit drittel kieselsaurer Thonerde (Nördenskiöld's wasserfreier Scolecit von Pargas).  $\text{Ca}\ddot{\text{Si}} + \ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}}$ .

1) Das Natron ist zum Theil ersetzt durch Kali, Kalk und Talkerde

Drittel kieselsaure Kalk-, Talk- und Thonerde (Anorthit).



Andalusit von Fahlun.

C. *Silicate von Kali oder Lithion mit Silicaten von Talkerde, Eisenoxydul, Manganoxydul und Thonerde*<sup>1)</sup>. (Glimmerartige Mineralien.)

- a) Glimmer im Granit von Broddbo und Finbo.
- b) Glimmer im Granit von Nordamerika.
- c) Glimmer im Kalk von Pargas.
- d) Lepidolith oder Lithionglimmer von Utön.

Talkarten.

Pimelith, nickelhaltiger Talk.

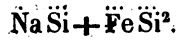
Chlorit.

Pinit.

Fahlunit.

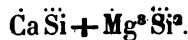
D. *Silicate von Alkali und Eisenoxyd.*

Neutrales kieselsaures Natron mit zweidrittel kiesels. Eisenoxyd (Akmit).



E. *Silicate von Kalk- und Talkerde, in denen die alkalischen Erden mehr oder weniger vollständig durch Eisenoxydul und Manganoxydul, die Kieselerde aber zum Theil durch Thonerde ersetzt zu seyn pflegt.*

Neutrale kieselsaure Kalkerde mit zweidrittel kieselsaurer Talkerde (Hornblende).



a) Nicht thonhaltige Hornblenden.

α) Tremolith von Gallsjö.

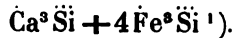
β) Strahlstein von Fahlun.

γ) Asbestartiger Tremolith von Sheffield.

1) Ungeachtet der vortrefflichen Arbeiten, welche Klaproth, Vauquelin, H. Rose, C. Gmelin und Turner über diese Gattung von Verbindungen angestellt haben, kann für dieselbe noch keine Formel mit einiger Wahrscheinlichkeit aufgestellt werden.

- δ) Asbest von Tarentaise.  $\text{Ca}\ddot{\text{Si}}+(\text{Mg, Fe, Ca})^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}}$   
 ε) Asbestartiger Strahlstein vom Taberg } (dieselbe Formel).  
 ζ) Byssolith von Bourg d'Oisans }
- b) Thonhaltige Hornblenden.  
 η) Grammatit von Åkers Kalkbruch.  $\text{Ca}\ddot{\text{Si}}+(\text{Mg, Fe})^{\text{s}}(\ddot{\text{Si}}, \ddot{\text{Al}})^{\text{z}}$   
 θ) Schwarze Hornblende von Slättmyra.  
 ι) Breitblättr. schwarze Hornblende vom Taberg.  
 κ) Dunkelgrüne blättrige Hornblende von Annaberg.  
 λ) Schwarze krystallisirte Hornblende von Pargas.  
 μ) Pargasit.
- Zweidrittel kieselsaure Talkerde mit zweidrittel kieselsaurer Talkerde (Augit).  $\text{Ca}^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}}+\text{Mg}^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}}$
- a) Weiße Augite.  
 Diopside von Piemont, Tammare, Tjötten und Sala.  
 b) Augite, die mehr Atome Kalk als Talkerde enthalten.
- Salit von Björmyresweden.  $\text{Ca}^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}}+\text{Fe}^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}}+2(\text{Ca}^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}}+\text{Mg}^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}})$
- c) Augite, die Eisenoxydulsilicat als wesentlichen Bestandtheil enthalten.  
 Hedenbergit  $\text{Ca}^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}}+\text{Fe}^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}}$   
 Schwarzgrüner Augit v. Taberg.  
 d) Thonerdehaltige, meist schwarze Augite.
- Augit von Pargas und der Auvergne.  $\text{Ca}^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}}+(\text{Mg, Fe})^{\text{s}}(\ddot{\text{Si}}, \ddot{\text{Al}})^{\text{z}}$   
 Zweidrittel kieselsaures Talkerde-Eisenoxydul.
- a) Diallag.  $\text{Fe}^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}}+3\text{Mg}^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}}$   
 b) Hypersthen.  $\text{Fe}^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}}+\text{Mg}^{\text{s}}\ddot{\text{Si}}^{\text{z}}$

Drittel kieselsaures Kalkerde-Eisen-  
oxydul (Jenit von Elba).  
Cronstedtit von Przibram <sup>2</sup>).



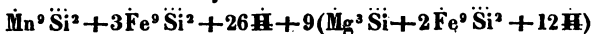
F. *Silicate von Kalk- und Talkerde mit Thonerde, in denen die alkalischen Erden oft durch Eisen- und Manganoxydul, und die Thonerde zuweilen durch Eisenoxyd ersetzt ist.*

Drittel kieselsaure Kalkerde-Thonerde.

- a) Epidot.  $\text{Ca}^3 \ddot{\text{Si}} + 2 \ddot{\text{Al}} \ddot{\text{Si}}.$   
 $\alpha)$  Zoisit. (Genau nach der Formel.)  
 $\beta)$  Pistacit.  $\text{Ca}^3 \ddot{\text{Si}} + 2 \ddot{\text{Al}} \ddot{\text{Si}}.$   
 $\gamma)$  Epidote manganesifere.  $+ (\text{Fe}^3 \ddot{\text{Si}} + 2 \ddot{\text{Al}} \ddot{\text{Si}}).$
- b) Idokras. Formel nicht mit Sicherheit bestimmt.  
 $\alpha)$  Gewöhl. Idokras (Vesuvian).  
 $\beta)$  Talkhaltiger Idokras (Loboit).  
 $\gamma)$  Kupferhalt. Idokras (Cyprin).
- c) Essonit. (Desgleichen.)  
 $\alpha)$  Essonit von Ceylon (Kaneelstein).  
 $\beta)$  Essonit von Brasilien.
- d) Granat <sup>3</sup>).  $\text{R}^3 \ddot{\text{Si}} + \ddot{\text{R}} \ddot{\text{Si}}.$   
 1) Kalkgranate (Aplome).  
 $\alpha)$  Schwarzer G. von Frascati (Melanit).  
 $\beta)$  Grüner G. von Sala.  
 $\gamma)$  Hellbrauner G. von Dannemora.  
 $\delta)$  Dunkler G. von Långbanshyttan (Rothhoffit).  
 $\epsilon)$  Rother G. von Finnland (Romanzowit).  
 $\zeta)$  Allochroit von Berggieshübel.

1) Diese Formel stimmt nicht genau mit der Analyse, ist aber die wahrscheinlichste.

2) Nach Steinmann's Analyse würde der Cronstedtit die Formel

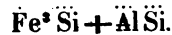
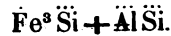
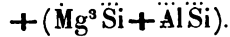
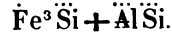


bekommen, die aber wohl vor einer abermaligen Untersuchung des Minerals nicht angenommen werden dürfte.

3) In dem ersten Gliede bedeutet  $\ddot{\text{R}}$  gewöhnlich eine Mischung von Ca, Mg, Fe, Mn, und in dem letzten Gliede  $\ddot{\text{R}}$  gewöhnlich eine Mischung von Al und Fe.

## 2) Eisen- und Mangangranate.

(Almandine).

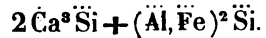
 $\alpha$ ) Fahlun-Granat. $\beta$ ) Finbo-Granat. $\gamma$ ) Broddbo-Granat.

## 3) Chromgranate (Pyrope).

 $\alpha$ ) Pyrop von Ceylon. $\beta$ ) Pyrop aus Böhmen.

Drittel kiesels. Kalkerde mit sechstel

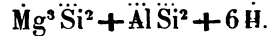
kieselsaurer Thonerde (Gehlenit).



Antophyllit.

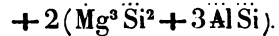
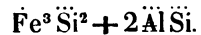
Zweidrittel kieselsaure Thonerde-Talk-

erde (Seifenstein).



Zweidrittel kieselsaure Talkerde mit

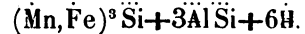
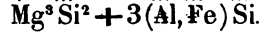
drittel kiesels. Thonerde (Dichroit).

 $a$ ) Blauer Dichroit (Steinheilith). $b$ ) Rother Dichroit (harter Fahlunit).

Drittel kieselsaures Manganoxydul-

Eisenoxydul mit drittel kieselsau-

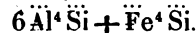
rer Thonerde (Karpholith).



## G. Silicate von Thonerde und Metalloxyden.

Basisch kieselsaures Thonerde-Eisen-

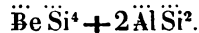
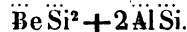
oxyd (Staurotid).



Basisch kieselsaures Thonerde-Kupfer-

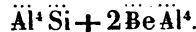
oxyd (Allophan).

## H. Silicate, die Beryllerde enthalten.

 $a$ ) Smaragd und Beryll. $b$ ) Euklas.

Basisch kieselsaure Thonerde mit Be-

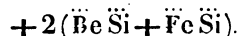
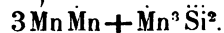
ryllerde-Aluminat (Cymophan).



Drittel kiesels. Beryllerde-Eisenoxyd

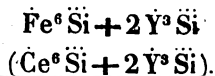
mit zweidrittel kiesels. Manganoxy-

dul u. Manganoxysulfuret (Helvin).



I. *Silicate, die Yttererde und Ceroxydul enthalten.*

Drittel kiesels. Yttererde mit sechstel  
kiesels. Ceroxydul - Eisenoxydul,  
(Gadolinit von Ytterby, Finbo und  
Broddbo).



Drittel kiesels. Yttererde, gemengt mit  
Silicaten von Kalkerde, Beryllerde,  
Ceroxydul, Eisen- und Manganoxy-  
dul, in anscheinend unbestimmten  
Verhältnissen und in geringer Menge  
(Gadolinit von Kârarfvét).

Drittel kiesels. Verbindungen von Ytter-  
erde, Ceroxydul, Thonerde, Kalk-  
erde, Eisen- und Manganoxydul, die  
noch nicht auf eine bestimmte For-  
mel gebracht werden können.

Cerin von Bastnäs.

Orthit von Finbo.

Pyrrorthit von Kârarfvét.

Titansäure und titansaure Salze.

Titansäure.

Ti.

a) Anatas.

b) Rutil.

Dreifach titansaure mit doppelt kie-  
selsaurem Kalk (Sphen).



Titansaure Kalk mit titans. Ceroxydul,  
Uran-, Eisen- und Manganoxydul  
(Pyrochlor von Fredrikswärn).

Titansäure Zirkonerde, Yttererde, Cer-,  
Mangan-Eisenoxydul, Kalk u. s. w.  
(Polymignit von Fredrikswärn).

Sogenannter Gadolinit aus Sibirien <sup>1)</sup>.

Titansaures Eisenoxydul in mehren  
Sättigungsstufen (Titaneisen).

1) Ein von Herrn Menge aus Sibirien mitgebrachtes Mineral, das seinem  
Aeußeren nach für Gadolinit ausgegeben worden ist, aber aus einem Ti-  
tanat besteht.



## Tantalsäure und tantalsäure Salze.

- Drittel tantalsäure Kalk- und Yttererde,  
gemengt mit ein wenig wolframs.  
Eisenoxydul (dunkler Yttrotantalit).  $(\ddot{Y}, \ddot{Ca})^3 \ddot{Ta}$ .
- Drittel tantalsäure Kalk- und Yttererde,  
mit einer bedeutenderen Quantität  
von drittel wolframs. Eisenoxydul  
(schwarzer Yttrotantalit).  $(\ddot{Ca}, \ddot{Y}, \ddot{Fe})^3 (\ddot{Ta}, \ddot{W})$
- Drittel tantalsäure Yttererde und Uran-  
oxyd (gelber Yttrotantalit).  $(\ddot{Y}^3, \ddot{U}) \ddot{Ta}$ .
- Fergusonit aus Grönland.
- Neutrales tantalsäures Eisenoxydul-  
Manganoxydul (Kimito-Tantalit).  $\ddot{Fe} \ddot{Ta} + \ddot{Mn} \ddot{Ta}$ .
- Dieselbe Verbindung, gemengt mit ei-  
nem Stannat derselben Basen (Finbo-  
Tantalit).  $(\ddot{Mn}, \ddot{Fe}) (\ddot{Ta}, \ddot{Sn})$ .
- Neutrale Tantalate von Kalkerde, Ei-  
sen- und Manganoxydul, mit Wolf-  
ramiaten und Stannaten derselben  
Basen (Broddbo-Tantalit).  $(\ddot{Mn}, \ddot{Fe}, \ddot{Ca}) (\ddot{Ta}, \ddot{W}, \ddot{Sn})$ .
- Zweidrittel tantals. Eisenoxydul-Man-  
ganoxydul (Bodenmais-Tantalit).  $\ddot{Mn}^3 \ddot{Ta}^2 + \ddot{Fe}^3 \ddot{Ta}^2$ .
- Tantalit von Haddam in Connecticut.
- Tantaloxyd-Eisenoxydul-Manganox-  
yd (zimmtbrauner Tantalit von Ki-  
mito).

## Antimonoxyde.

- Antimonoxyd (Weißspießglanzerz).  $\ddot{Sb}$ .
- Antimonige Säure.  $\ddot{Sb}$ .
- Antimon - Oxysulfuret (Rothspieß-  
glanzerz).  $\ddot{Sb} + 2 \ddot{Sb}$ .

## Wolframsäure und wolframsäure Salze.

- Wolframsäure.  $\ddot{W}$
- Wolframsäure Kalkerde (Tungstein).  $\ddot{Ca} \ddot{W}$ .
- Wolframsäures Eisenoxydul-Mangan-  
oxydul (Wolfram).  $\ddot{Mn} \ddot{W} + 3 \ddot{Fe} \ddot{W}$ .
- Wolframsäures Bleioxyd.  $\ddot{Pb} \ddot{W}$ .

**Molybdänsäure und molybdänsaure Salze.**

Molybdänsäure von Bisberg.	Mo.
Molybdänsaures Bleioxyd.	Pb Mo.

**Chromsäure und chromsaure Salze.**

Chromoxydul (Chromocker).	Cr.
Chromoxydul-Eisenoxydul (Chrom- eisen) <sup>1)</sup> .	Fe Cr.
Chromsaures Bleioxyd (Rothbleierz).	Pb Cr.
Drittel chromsaures Bleioxyd-Kupfer- oxyd (Vauquelinit).	Cu <sup>3</sup> Cr + 2 Pb <sup>3</sup> Cr.

**Borsäure und borsaure Salze.**

Borsäure (Sassolin).	B + 6 H.
Borsaures Natron (Tinkal).	Na B + 10 H.
Halb borsaurer Talkerde (Boracit).	Mg <sup>2</sup> B.
Neutrale borsaurer und doppelt kiesel- saure Kalkerde (Datolith).	Ca B + Ca Si <sup>2</sup> + H.
Halb borsaurer und doppelt kiesel- saure Kalkerde (Botryolith).	Ca <sup>2</sup> B + 2 Ca Si <sup>2</sup> + 2 H.

Silicate von mehreren Basen mit einem oder mehreren Boraten  
in geringer Menge, deren Wesentlichkeit ungewiss ist.

Turmalin.	K, Li, Na, Mg, Fe, Al, Si, B.
a) Kali-Turmalin (Schörl).	
b) Lithion- (und Natron-) Turmalin (Rubellit, Turmaline apyre).	
Axinit.	Ca, Fe, Mn, Al, Si, B.

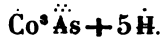
**Kohlensäure und kohlensaure Salze.**

Kohlensäure.	C.
Kohlensaures Natron.	
a) Soda.	Na C + 10 H.
b) Trona.	Na <sup>2</sup> C <sup>3</sup> + 4 H.
Kohlensaure Baryterde (Witherit).	Ba C.
Kohlens. Strontianerde (Strontianit).	Sr C.

1) Zuweilen mehr oder weniger gemengt mit Eisenoxydul-Aluminat, Fe  
(Cr, Al), und einigemal oxydirt zu Fe Cr.

Kohlensaure Kalkerde (Kalkspath).	$\text{Ca}\ddot{\text{C}}$ .
Kohlens. Natron-Kalk (Gay-Lussit).	$\text{Ca}\ddot{\text{C}} + \text{Na}\ddot{\text{C}} + 6\text{H}$ .
Kohlens. Baryt-Kalk (Barytocalcit).	$\text{Ba}\ddot{\text{C}} + \text{Ca}\ddot{\text{C}}$ .
Kohlensaure Talkerde.	$\text{Mg}\ddot{\text{C}}$ .
<i>a)</i> Magnesia-Marmor von Hoboken.	
<i>b)</i> Magnesit.	
<i>c)</i> Wasserhaltige krystall. kohlen- saure Talkerde von Hoboken.	$\text{Mg}\ddot{\text{C}} + 6\text{H}$ .
Kohlens. Kalk- und Talkerde (Bitter- spath).	$\text{Ca}\ddot{\text{C}} + \text{Mg}\ddot{\text{C}}$ und $(\text{Ca}, \text{Mg})\ddot{\text{C}}$ .
Kohlensaures Manganoxydul von Frei- berg, gemengt mit $\text{Ca}\ddot{\text{C}}$ und $\text{Fe}\ddot{\text{C}}$ .	$\text{Mn}\ddot{\text{C}}$ .
Kohlens. Eisenoxydul, gemengt mit $\text{Ca}\ddot{\text{C}}$ und $\text{Mn}\ddot{\text{C}}$ (Braunspath, Spath- eisenstein).	$\text{Fe}\ddot{\text{C}}$ .
Kohlensaures Zinkoxyd (Galmei).	$\text{Zn}\ddot{\text{C}}$ .
Halb kohlens. Zinkoxydhydrat (Zink- blüthe).	$2\text{Zn}\dot{\text{H}}^3 + 3\text{Zn}^2\ddot{\text{C}}$ .
Kohlensaures Zinkoxyd-Kupferoxyd aus Sibirien.	
Kohlensaures Ceroxydul.	$\text{Ce}\ddot{\text{C}}$ .
Kohlensaures Bleioxyd (Weißbleierz).	$\text{Pb}\ddot{\text{C}}$ .
Neutrales kohlens. Kupferoxyd mit Kupferoxydhydrat (Kupferlasur).	$\text{Cu}\dot{\text{H}} + 2\text{Cu}\ddot{\text{C}}$ .
Halb kohlensaures Kupferoxyd (Ma- lachit).	$\text{Cu}^2\ddot{\text{C}} + \dot{\text{H}}$ .
Arsenige Säure und arseniksaure Salze.	
Arsenige Säure (Weißer Arsenik).	$\ddot{\text{As}}$ .
Arseniks. Kalk (Pharmacolith).	$\text{Ca}^2\ddot{\text{As}} + 6\text{H}$ . und $\text{Ca}^2\ddot{\text{As}}$ $+ 4\text{H}$ .
Arseniksaures Eisenoxydul.	
<i>a)</i> Skorodit.	?
<i>b)</i> Neutrales arseniks. Eisenoxydul, mit bas. arseniks. Eisenoxyd aus Brasilien.	$\text{Fe}\ddot{\text{As}} + 2\text{Fe}\ddot{\text{As}} + 12\text{H}$ .
<i>c)</i> Würfelierz aus Cornwall.	$\text{Fe}^3\ddot{\text{As}} + \text{Fe}\ddot{\text{As}}^2 + 18\text{H}$ .

Basisch arseniksaures Kobaltoxyd von  
Schneeberg.



Arsenigs. Kobaltoxyd von Schneeberg.

Halb arseniksaures Nickeloxyd von  
Baudenberg.

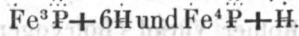
Arseniks. Kupferoxyd aus Cornwall.

#### Phosphorsäure und phosphorsaure Salze.

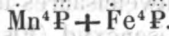
Halb phosphorsaure Yttererde von  
Lindesnäs.



Halb phosphorsaures Eisenoxydul.

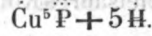


Halb phosphorsaures Manganoxydul-  
Eisenoxydul.



Basisch phosphors. Kupferoxyd.

a) Von Ehrenbreitstein.

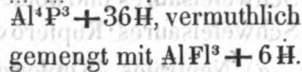


b) Von Libethen.

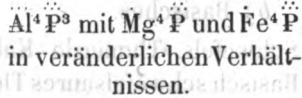


Basisch phosphorsaure Thonerde.

a) Wawellit.



b) Lazulith vom Radelgraben und  
Krieglach.

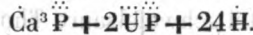


c) Kalait.

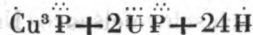
Halb phosphors. Thonerde-Lithion  
(Amblygonit).



Dreiviertel phosphors. Uranoxyd-Kalk  
(Uranit von Autun).

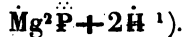


Dreiviertel phosphors. Uranoxyd-  
Kupferoxyd (Chalcolith).



#### Silicate mit Phosphaten.

Sordawalit.



#### Schwefelsäure und schwefelsaure Salze.

Schwefels. Natron (Glaubersalz) <sup>2)</sup>.  $\text{Na}\ddot{\text{S}} + 10\text{H}.$

Schwefels. Kalk-Natron (Glauberit).  $\text{Na}\ddot{\text{S}} + \text{Ca}\ddot{\text{S}}.$

Schwefels. Baryterde (Schwerspath).  $\text{Ba}\ddot{\text{S}}.$

1) Wahrscheinlich gemengt mit einem Fossile, zusammengesetzt aus  $\text{Mg}^{\text{II}}\text{Si}^{\text{II}} + \text{AlSi}^{\text{II}} + 2(\text{Fe}^{\text{III}}\text{Si}^{\text{II}} + \text{AlSi}^{\text{II}}).$

2) Hieher ist auch das wasserfreie schwefelsaure Natron (Thenardit) zu rechnen, das Casaseca unweit Aranjuez entdeckt hat.

Schwefelsaure Strontianerde.	$\text{Sr}\ddot{\text{S}}$ .
Schwefelsaure Kalkerde.	$\text{Ca}\ddot{\text{S}}$ .
a) Anhydrit.	$\text{Ca}\ddot{\text{S}} + 2\text{H}$ .
b) Gyps.	$\text{Mg}\ddot{\text{S}} + 7\text{H}$ .
Schwefelsaure Talkerde.	$\text{K}\ddot{\text{S}} + \text{Mg}\ddot{\text{S}} + 2\text{Ca}\ddot{\text{S}} + 2\text{H}$ .
Schwefelsaures Kali, schwefels. Kalk- und Talkerde (Polyhalit).	$\text{Zn}\ddot{\text{S}} + 7\text{H}$ .
Schwefelsaures Zinkoxyd (Zinkvitriol).	$\text{Fe}\ddot{\text{S}} + 6\text{H}$ .
Schwefelsaures Eisenoxydul.	$\text{Fe}^3\ddot{\text{S}}^2 + 3\text{Fe}\ddot{\text{S}}^2 + 36\text{H}$ .
Rother Vitriol (Botryogen).	$\text{Fe}\ddot{\text{S}}^2 + 2\text{Fe}\ddot{\text{As}} + 81\text{H}$ .
Basisch schwefelsaures und arsenik- saures Eisenoxyd (Eisensinter).	$\text{Co}^3\ddot{\text{S}} + 8\text{H}$ .
Drittel schwefelsaures Kobaltoxyd von Biber.	$\text{Pb}\ddot{\text{S}}$ .
Schwefelsaures Bleioxyd (Bleivitriol).	$\text{Pb}\ddot{\text{S}}$ .
Schwefelsaures und kohlen. Bleioxyd.	$\text{Cu}\ddot{\text{S}} + 5\text{H}$ .
Schwefelsaures Kupferoxyd.	$\text{Cu}^3\ddot{\text{S}}$ .
a) Neutrales (Kupfervitriol).	$\text{K}\ddot{\text{S}} + \text{Al}\ddot{\text{S}}^3 + 24\text{H}$ .
b) Basisches.	$\text{NH}^3\ddot{\text{S}} + \text{Al}\ddot{\text{S}}^3 + 26\text{H}$ .
Schwefels. Thonerde-Kali (Alaun).	$\text{Al}\ddot{\text{S}} + 9\text{H}$ .
Basisch schwefelsaures Thonerde-Kali (Alaunstein).	
Schwefelsaures Thonerde-Ammoniak (Ammoniakalaun).	
Drittel schwefelsaure Thonerde (Alu- minit).	
Basisch schwefelsaures Uranoxyd von Joachimsthal.	

Silicate von Natron, Kalk und Thonerde, vereinigt mit Sulfaten.

Lapis Lazuli.

Häüyn und Nosean.

#### IV. Verbindungen von Salzbildnern.

##### Chlormetalle.

Chlornatrium (Kochsalz).	$\text{NaCl}$ .
Chlorammonium (Salmiak).	$\text{NH}^4\text{Cl}$ .
Chlorblei (Cotunnit).	$\text{PbCl}$ .

Basisches Chlorblei von Mendiff.	$\text{Pb Cl} + 2\text{Pb}$ .
Basisches Chlorkupfer (salzsaures Kupfer).	$\text{Cu Cl} + 3\text{Cu} + 4\text{H}$ .
Chlorsilber (Hornsilber).	$\text{Ag Cl}$ .
Chlorquecksilber (Hornerz).	$\text{Hg Cl}$ .

## Silicate mit Chlormetallen.

Sodalith vom Vesuv.	$\text{Na Cl} + 2\ddot{\text{Al}}$ $+ 2(\text{Na}^3\ddot{\text{Si}} + 2\ddot{\text{Al}}\ddot{\text{Si}})$ .
Sodalith von Grönland.	
Pyrosmalith.	$\text{Fe Cl}^3 + \ddot{\text{Fe}}\ddot{\text{H}}^6$ $+ 4(\ddot{\text{Fe}}^3\ddot{\text{Si}}^2 + \text{Mn}^3\ddot{\text{Si}}^2)$
Zweidrittel kieselsaures Natron, Kalk, Eisenoxydul, Manganoxydul und Zirkonerde mit Chlornatrium (Eudialyt).	$\text{Na Cl} \left\{ \begin{array}{l} \text{Ca}^3\ddot{\text{Si}}^2 + \ddot{\text{Zr}}\ddot{\text{Si}} \\ \text{Na}^3\ddot{\text{Si}}^2 + \ddot{\text{Fe}}\ddot{\text{Si}} \end{array} \right.$

## Phosphate mit Chlormetallen.

Phosphorsaurer Kalk mit Chlorcalcium, letzteres zuweilen durch Fluorcalcium ersetzt (Apatit).	$\text{Ca Cl} + 3\text{Ca}^3\ddot{\text{P}}$ .
Phosphors. Bleioxyd mit Chlorblei (Grünbleierz).	$\text{Pb Cl} + 3\text{Pb}^3\ddot{\text{P}}$ .

## Arseniate mit Chlormetallen.

Arseniksaures Bleioxyd mit Chlorblei (arseniksaures Blei).	$\text{Pb Cl} + 3\text{Pb}^3\ddot{\text{As}}$ .
--	---

## Carbonate mit Chlormetallen.

Kohlensaures Bleioxyd mit Chlorblei von Matlock.	$\text{Pb Cl} + \text{Pb C}$ .
--	--------------------------------

## Fluormetalle.

Fluorcalcium (Flussspath).	$\text{Ca Fl}$ .
Fluorcalcium mit Fluoryttrium und Fluorcerium (Yttrocerit).	$\text{Ca Fl}, \text{Y Fl}, \text{Ce Fl}$ .
a) Von Finbo.	
b) Von Broddbo.	
Fluorcerium (flusssaures Cerium).	$\text{Ce Fl}$ , gemengt mit $\text{Ce Fl}^3$ .
Fluorcerium mit Fluoryttrium	$\text{Ce Fl}, \text{Y Fl}$ .
Basisches Fluorcerium von Finbo.	$\text{Ce Fl}^3 + 3\text{Ce H}$ .
Fluornatrium mit Fluoraluminium (Kryolith).	$3\text{Na Fl} + \text{Al Fl}^3$ .

## Silicate mit Fluormetallen.

Drittel kieselsaure Talkerde mit basischem Fluormagnesium (Chondrodit).  $MgMgFl + Mg^3Si$ .

Drittel kieselsaure Thonerde mit basischem Fluoraluminium (Topas, Pyknit).  $AlAlFl^3 + 3AlSi$ .

(Zu dieser Klasse gehören muthmaßlich Hornblende, Karpholith, und vielleicht mehre andere, in denen der Fluorgehalt noch nicht gefunden worden ist. Die Fluormetalle verbinden sich, wie die Chlormetalle, mit phosphorsauren Salzen, und wahrscheinlich gehören hierher auch Wawellit, Amblygonit, Wagnerit.)

## II. Klasse.

Mineralien, zusammengesetzt nach dem Principe für die Zusammensetzung der organischen Natur.

- |  |  |
|--|--|
| a) Wenig veränderte organische Stoffe. | Humus.<br>Torf.<br>Braunkohle.<br>Dysodil.                         |
| b) Fossile Harze.                      | Bernstein.<br>Retinasphalt.<br>Elastisches Erdpech.                |
| c) Fossile Oele.                       | Naphta.<br>Petroleum.  |
| d) Bitumen.                            | Erdpech.<br>Asphalt.<br>Steinkohle.<br>Kannelkohle.<br>Honigstein. |
| Steinkohlen.                           |  |
| Salze.                                 |  |

Ich darf bei dieser Gelegenheit nicht unerwähnt lassen, daß ein Versuch, die Mineralien nach ihrem elektronegativen Bestandtheile zu classificiren, vor einigen Jahren von dem französischen Mineralogen Beudant gemacht worden ist <sup>1)</sup>.

Zur Annahme dieses Classificationsprincipis findet sich Beudant dadurch bewogen, daß der elektronegative Bestandtheil einer Verbindung dieselbe auf eine ausgezeichnetere Art charakterisirt, als der elektropositive. Man könnte glauben, daß

1) *Traité élémentaire de Mineralogie par F. S. Beudant. Paris 1824.*

zwischen Beudant's System und dem eben angeführten eine große Aehnlichkeit herrschen müsse; dieß ist jedoch nicht der Fall.

Das von mir aufgestellte System ist durchaus wissenschaftlich, und gründet sich auf ein rein wissenschaftliches Princip, nämlich auf die elektrochemischen Beziehungen zwischen den einfachen Körpern. Bessere Beobachtungen dieser Beziehungen oder Erweiterungen unserer jetzigen Kenntnisse können Veränderungen in demselben herbeiführen, aber keine solcher Veränderungen kann willkürlich werden.

Beudant's System dagegen ist seiner Grundlage nach ein künstliches, und stützt sich nur im Einzelnen auf ein wissenschaftliches Princip, nämlich auf das: bei jedem Körper diejenigen Verbindungen aufzuführen, welche er mit elektropositiven Körpern eingeht. Die artificielle Basis besteht in einer von Ampère gemachten Aufstellung der einfachen Körper, worin dieselben, nach gewissen ihrer äußeren Eigenschaften geordnet, eine in sich selbst zurücklaufende Reihe bilden, nämlich folgende:

	Silicium.	
Bor.	.	Tantal.
Kohlenstoff.	.	Molybdän.
Wasserstoff.	.	Chrom.
Stickstoff.	.	Wolfram.
Sauerstoff.	.	Titan.
Schwefel.	.	Osmium.
Chlor.	.	Rhodium.
Fluor.	.	Iridium.
Jod.	.	Gold.
Selen.	Gazolyte.	Platin.
Tellur.	.	Palladium.
Phosphor.	.	Kupfer.
Arsenik.	.	Nickel.
Antimon.	.	Eisen.
Zinn.	Leucolyte.	Kobalt.
Zink.	.	Uran.
Kadmium.	.	Mangan.
Wismuth.	.	Cerium.
Quecksilber.	.	Zirkonium.
Silber.	.	Aluminium.
Blei.	.	Beryllium.
Natrium.	.	Yttrium.
Kalium.	.	Magnesium.
Lithium.	.	Calcium.
Barium.	.	Strontium.
		Chroicolyte.



Dieser Aufstellung liegen zwei Eigenschaften zum Grunde: 1) Flüchtigkeit, entweder für sich, oder in Verbindung mit Chlor oder Fluor; durch diese werden die sogenannten Gazyolyte bestimmt. 2) die Farbe der oxydirten Verbindungen: die farblosen werden Leucolyte, die farbigen Chroicolyte genannt. Ampère's Aufstellung hat, unter einem gewissen Gesichtspunkte betrachtet, recht viel Interesse; aber sie ist nicht so unabhängig von individueller Ansicht, daß sie als Grundlage einer wissenschaftlichen Aufstellung dieser Körper genommen werden kann. Es bedarf übrigens keiner großen Kenntnifs, um einzusehen, daß die Zurücklaufung der Reihe in sich selbst durchaus künstlich ist, da in derselben, ihrer Gasförmigkeit wegen, drei der ungleichartigsten Körper in der Natur, Sauerstoff, Stickstoff und Wasserstoff, neben einander gestellt sind. Das Künstliche in dieser Anordnung zeigt sich überdies noch dadurch, daß sich mehre derselben von gleichem Interesse aufstellen lassen, z. B. nach den beiden Eigenschaften: Feuerbeständigkeit und Geschmack der Oxyde oder deren Verbindungen. Wie in der vorhergehenden Anordnung unter Gasförmigkeit, kann man in dieser unter Feuerbeständigkeit das Ungleichartigste zusammenstellen, und dann die Reihe so bilden, daß man vom sauren Geschmack zum zusammenziehenden, süßen, bitteren, salzigen, und endlich zum alkalischen übergeht. Alle solche Vergleichen sind zwar interessant, können aber niemals einen zulässigen Grund für eine systematische Aufstellung der Körper abgeben.

Noch ein Umstand, wodurch sich Beudant's System sehr wesentlich von dem hier aufgeführten unterscheidet, besteht darin, daß das elektronegativste Element, welches die Hauptmasse der elementaren Bestandtheile unserer Gebirge ausmacht, nämlich der Sauerstoff, in diesem System keine eigene Klasse bildet. Dies ist ein wirklicher Fehler gegen das Princip. Ueberdies hat Beudant gesucht, bei jedem Metalle auch seine Oxyde aufführen zu können, und dadurch ist also dies System noch künstlicher wie zuvor geworden.

## VI.

### *Berzelius, über Mineralsysteme.*

(Jahresbericht VI., S. 201., v. J. 1825.)

Nachdem die zwei vorzüglichsten Mineralogen der letzteren Zeit, die Stifter zweier verschiedenen Schulen, aufgehört haben, die Mineralogen zwischen diesen beiden Schulen zu theilen, gehören neue Mineralsysteme zur Tagesordnung. In den Berichten der fünf vorhergehenden Jahre hatte ich Gelegenheit fünf verschiedene neue Mineralsysteme anzuführen, und liefs dabei noch ein sechstes ganz unerwähnt<sup>1)</sup>.

1825 hat uns noch eins geschenkt, und zwar von einem Verfasser, dessen chemische Verdienste auch in diesem Felde seiner Arbeit Gewicht ertheilen. Dieses System ist von Leopold Gmelin<sup>2)</sup>, und hat einen chemischen Grund, aber in einem gewissen Grade verschieden von den durch Andere vorgeschlagenen, die er weniger zweckmäfsig gefunden hat. Das von mir versuchte, nach dem positivsten Elemente der Verbindungen zu ordnen, könne sich nicht, sagt er, von der Beschuldigung einer unnatürlichen Aufstellung lossagen. Mein letzter Versuch<sup>3)</sup>, so wie auch der von Beudant, waren ihm noch nicht bekannt. Die Basis dieses Systems liegt in Folgendem, das ich mit seinen eigenen Worten anführe: „Bei jeder Verbindung kann der eine Stoff mehr als chemisch formendes, der andere mehr als chemisch geformtes Princip ange-

- 1) Vollständige Charakteristik des Mineralsystems von A. Breithaupt. Dresden 1823.
- 2) Versuch eines neuen chemischen Mineralsystems von L. Gmelin. Hanau 1825. Leonhard's Zeitschrift f. Min. 1825. Mai bis August.
- 3) S. die vorhergehende Abhandlung.

sehen werden, d. h. der eine drückt dem anderen, der gleichsam nur als Grundlage dient, bestimmte, sowohl chemische als physikalische Charaktere auf. So sind die nichtmetallischen Stoffe im Verhältniß zu den metallischen als formende Principien anzusehen; die Sauerstoffmetalle unter einander, die Chlor-, Jod-, Schwefel- und Phosphormetalle untereinander zeigen vielmehr Aehnlichkeit in physikalischen und chemischen Verhältnissen, als die Verbindungen eines und desselben Metalls mit Sauerstoff, Chlor, Jod, Schwefel und Phosphor unter einander zeigen.“

Gmelin nimmt an, daß der Sauerstoff von allen das am meisten Formende sey; danach der Wasserstoff, und so die übrigen Körper ungefähr nach der Abnahme ihrer allgemeinen elektronegativen Energie zu dem entgegengesetzten, wovon Kalium den Schlufs macht. Es ist klar, daß die Unsicherheit wegen der Ordnung in der Reihe bewirkt, daß Vieles auf Gutdünken beruhen muß, aber dies ist von keinem wesentlichen Einfluß. Bei dem Sauerstoff werden alle Körper aufgestellt, welche Sauerstoff enthalten; bei dem Wasser alle Körper, welche Wasser enthalten; dann Salpetersäure, und bei dieser alle wasserfreien salpetersauren Salze; dann bei der Schwefelsäure alle wasserfreien schwefelsauren Salze u. s. w.

Das System hat zwei große Hauptabtheilungen, nämlich: 1) einfache und unorganische Stoffe, und 2) organische Verbindungen. Die erstere hat 18 Unterabtheilungen in folgender Ordnung: 1) Sauerstoff, 2) Fluor, 3) Chlor, 4) Selen, 5) Schwefel, 6) Kohlenstoff, 7) Arsenik, 8) Antimon, 9) Tellur, 10) Wismuth, 11) Quecksilber, 12) Silber, 13) Palladium, 14) Osmium, 15) Platin, 16) Gold, 17) Kupfer und 18) Eisen.

Die erste von diesen, oder der *Sauerstoff*, hat die Unterabtheilungen: *A.* Wasser, *B.* Salpetersäure, *C.* Schwefelsäure, *D.* Phosphorsäure, *E.* Borsäure, *F.* Kohlensäure, *G.* Arseniksäure, *H.* Arsenige Säure, *I.* Antimonsäure, *K.* Antimonige Säure, *L.* Chromsäure, *M.* Molybdänsäure, *N.* Wolframsäure, *O.* Tantalsäure, *P.* Zinnsäure, *Q.* Titansäure, *R.* Kieselsäure, *S.* Thonerde, *T.* Eisenoxyd, *U.* Chromoxyd, *V.* Bleisuperoxyd, *W.* Mangansuperoxyd, *X.* Wismuthoxyd, *Y.* Bleioxyd, *Z.* Zinkoxyd, *AA.* Kupferoxyd, *BB.* Uranoxyd und *CC.* Kupferoxydul.

Die Abtheilung *Wasser* hat *a)* reines Wasser und *b)* was-

serhaltige Verbindungen, nämlich wasserhaltige salpetersaure, schwefelsaure, phosphorsaure, borsaure, kohlen-saure, arsenik-saure und kieselsaure Salze, und danach Hydrate der fossi-len Oxyde in oben angeführter Ordnung.

In den folgenden Abtheilungen kommen wasserfreie Ver-bindungen in der Ordnung und nach demselben Plane, wie das schon Angeführte zeigt.

In den darauf folgenden 17 unoxydirten Abtheilungen ist die Anzahl von Mineralien geringer, aber die Ordnung, worin sie aufgeführt sind, sieht man leicht aus dem für die Abthei-lungen schon Gegebenen ein, wovon die Sauerstoffverbindun-gen die Ordnung zeigen.

Die zweite Klasse, oder die organischen Verbindungen, zerfällt in *a*) organische Salze, und *b*) organische Oxyde.

Das System ist mit großer Consequenz aus dem aufge-stellten Princip abgeleitet, die Mineralanalysen mit vorzüg-licher Sorgfalt gesammelt und berechnet, bisweilen mit Be-richtigungen in abgeleiteten Formeln, bisweilen mit auf indi-viduellen Ansichten beruhenden Formeln, von dem Resultat der Analyse abgeändert, gegen welche gewiss Einwendungen gemacht werden können; und wenn mineralogische Formeln gebraucht wurden, sind sie bisweilen bedeutend von denen abweichend, welche ich vorgeschlagen habe, sowohl hinsicht-lich ihrer Bedeutung, als hinsichtlich der wägbaren Quantität, welche sie vorstellen sollen.

Das Schicksal dieses Systems beruht auf dem des Prin-cips. Ist dieses richtig, und mit wahren philosophischen An-sichten über die Verbindungen der Körper übereinstimmend, so verdient es befolgt zu werden; ist es dieß nicht, so müs-sen daraus die Eigenheiten ausfallen, welche dasselbe von der Anordnung nach dem elektronegativsten Element unter-scheiden, mit welcher es im Uebrigen eine große Ueberein-stimmung hat, die man leicht findet, wenn man eine Verglei-chung zwischen Gmelin's und meinem Vorschlag anstellt, und in ersterem da anfängt, wo die erste Abtheilung endigt, und von da beständig nach dem Anfang geht; die Aehnlich-keit ist so groß, daß, wenn man in Gmelin's System die Abtheilung in wasserfreie und wasserhaltige Mineralien weg-nimmt, der Unterschied bloß in den Einzelheiten bleibt.

Die Ausmittlung der Frage, ob in einer chemischen Ver-

bindung der eine Bestandtheil als formend, und der andere als geformt betrachtet werden kann, ist, wenn die Frage einmal aufgestellt wurde, nicht ohne Interesse. — Das erste, was dabei dem an eine solche Betrachtung Ungewohnten aufstößt, ist, was man z. B. unter der *formenden* Kraft des Sauerstoffs versteht. Kann damit die Art der Krystallform gemeint seyn? Der Zusatz von *chemisch* formender schließt dieß aus. Die Aggregationsform? Unmöglich; denn diese geht von der Gasförmigkeit bei der Kohlensäure zum Wasser, welches bei gewöhnlichen Temperaturen liquid ist, durch alle Grade von Härte bis zur Kieselsäure, welche kaum von Stahl geritzt wird, und bis zur Thonerde (dem Saphir), welche der Stahl nicht angreift. — Die Farbe? Auch nicht; denn Sauerstoff, Chlor, Fluor, Cyan, Schwefelcyan sind alle (das Chlor ausgenommen), so viel wir wissen, farblos; wenn sich aber Eisen zu einem Atom mit drei Atomen von einem dieser Körper verbindet, so sind die Verbindungen roth, und einander so ähnlich, selbst in den Verbindungen, die sie dann eingehen können, daß man sagen kann, daß hier das Eisen das Färbende ist. Das specifische Gewicht? Dieses beruht ja offenbar auf dem des schwereren Bestandtheils, welcher öfter der positive als der negative Bestandtheil ist. Die Auflöslichkeit in Wasser? Die Auflöslichkeit einer Verbindung könnte ja dann immer *a priori* vorausbestimmt werden, und Verbindungen mit demselben negativen Element würden sich ja dann in der Auflöslichkeit ähnlich seyn. Chemische Charaktere? Unmögliches als sonst etwas; denn dann wäre der Sauerstoff, welcher nach dieser Ansicht das Formende in der Schwefelsäure, im Wasser, im Kali ist, sauer, neutral und alkalisch; Chlor, welches mit Phosphor einen sauren, und mit Kalium einen neutralen Körper giebt, wäre demnach für sauer und neutral formend; Wasserstoff, das nächst dem Sauerstoff am meisten Formende, giebt mit Chlor eine Säure, ist also selbst säureformend; er verbindet sich mit dem Sauerstoff, welcher ebenfalls säureformend ist, und aus dieser doppelten säureformenden Kraft entsteht Wasser. — Schwefel, welcher, der formenden Kraft des Sauerstoffs unterworfen, Säuren giebt, die um so saurer sind, je mehr Sauerstoff sie enthalten, vereinigt sich mit Kalium, und formt dieses zu einem alkalischen Körper; wenn aber auf der anderen Seite Kalium, vereinigt

mit Sauerstoff, Schwefel, Cyan, alkalishe Verbindungen giebt, so muß das Kalium hieran viel Theil haben, da nicht dasselbe stattfindet, wenn sich diese drei z. B. mit Silber verbinden. Aus all diesem scheint man also mit Grund den Schluss ziehen zu können, daß die Idee von einem formenden und einem geformten Bestandtheil in einer Verbindung eben so unrichtig ist, als die Idee von einem activen und einem passiven Bestandtheile, d. i., daß Verwandtschaft zwischen zwei Körpern statthaben solle, von welchen der eine eine positive Verwandtschaft hätte, und der andere inert wäre, d. h. kein Vereinigungsbestreben besäße. Alle Vereinigung beruht auf gegenseitiger Anziehung, und der Charakter der Verbindung ist das Resultat von denen beider, bestimmt durch die relativen Quantitäten, worin die Verbindung stattfindet; deshalb ist z. B. 1 Atom Mangan mit 2 Atomen Sauerstoff eine starke Salzbasis, mit 3 eine schwache, mit 4 ein indifferenten Körper, und mit 5 Atomen eine Säure, je nachdem also der chemische Charakter des einen oder des anderen Elements die Oberhand hat, was offenbar auf der Quantität beruht. Man kann leicht die falsche Idee von einem formenden Princip bis zu ihrem Ursprung verfolgen. Sie ging hervor aus Haüy's Satz, daß ungleich zusammengesetzte Verbindungen nicht gleiche Formen annehmen. Als die Erfahrung diesem Postulat widersprach, nahm Haüy Verbindungen von größerer Krystallkraft an, welche andere interponirte in ihre Form pressten. Hausmann nahm hierauf in seinem Mineralsystem <sup>1)</sup> in jedem Mineral einen charakterisirenden Bestandtheil an, welcher nicht der der Quantität nach vorherrschende zu seyn brauchte, und Gmelin suchte dann auf die Art, wie wir gesehen haben, dieser Idee eine mehr wissenschaftliche Form zu geben. Der Umstand, welcher am meisten zur Unterhaltung der Idee von einem formenden Princip beitrug, ist die größere Aehnlichkeit, welche sich zwischen den Oxyden zweier verschiedener Metalle, als zwischen dem Oxyd und dem Sulfuret von demselben Metall findet, wodurch Sauerstoff und Schwefel den Metallen von ihren Charakteren aufgedrückt zu haben scheinen, und wodurch Oxyde von der einen, und Sulfurete von der andern Seite für Solche, welche bei dem so-

1) Handbuch der Mineralogie. Göttingen 1813.

genannten naturhistorischen Mineralsystem, in welchem die äufere Aehnlichkeit zwischen nahestehenden natürlichen Ordnungen genannt wird, aufgezogen wurden, mehr natürliche Reihen zu bilden schienen, als wenn man die Oxyde, Sulfurete und Salze von demselben Metall neben einander aufstellt. Es ist jedoch leicht zu finden, daß das eine nicht natürlicher oder unnatürlicher ist, als das andere. Was dagegen diese Unähnlichkeit zwischen, z. B. dem Sulfuret und dem Oxyd von demselben Metall betrifft, so beruht sie darauf, daß zwischen Sauerstoff und Schwefel eine große Unähnlichkeit im chemischen Charakter herrscht, wovon dem aber eine entsprechende Unähnlichkeit zwischen ihren Verbindungen mit andern Körpern folgen muß. Dagegen findet sich wiederum zwischen mehreren Metallen eine große Analogie, welche sich natürlicherweise zwischen ihren Oxyden und Sulfureten beibehält, und man sieht klar ein, daß, durch diese Analogie der Radicale unter sich, Aehnlichkeiten zwischen den Oxyden und den Sulfureten unter sich statthaben müssen, mit bedeutendem Unterschied zwischen dem Oxyd und dem Sulfuret von demselben Metall, ohne daß dies von einem besondern Uebergewicht in der formenden Kraft vom Schwefel oder vom Sauerstoff herrührt, und diese Analogie hört fast ganz auf mit der Analogie zwischen den Radicalen. Wir wollen zu unserem Beispiel Metalle von verschiedenen Charakteren wählen, Kalium und Silber. Wir werden zwischen Kali und dem ersten Schwefelkalium, welche beide Alkalien sind, eine größere Aehnlichkeit finden, als zwischen Kali und Silberoxyd, eine größere zwischen Chlorkalium und schwefelsaurem Kali, als zwischen Chlorkalium und Chlorsilber. — Ich habe mich vielleicht etwas lange bei diesem Gegenstande aufgehalten, aber die Ausrottung eines Irrthums, der sich ausbreiten kann, ist oft eben so viel werth, als eine neue Wahrheit. — Mohs, dessen große Verdienste um die Krystallographie ihn zur Hochachtung von Seiten der Naturforscher berechtigen, ist bekanntlich der Gründer eines Mineralsystems, zu dessen Basis gehört, daß Nichts darin aus der Chemie sey, und daß die Mineralogie eine Wissenschaft für sich seyn müsse, die Nichts von andern bedürfe. Der Geist der Zeit scheint jedoch mit dieser beschränkten Idee von der Mineralogie im Widerstreite zu seyn, und die Generation, welche sich jetzt ausbildet, wird gewifs einsehen lernen, daß man in der ra-

tionellen Mineralogie keine Fortschritte macht, ohne chemisch zu wissen, was für eine Art von Verbindung ein jedes Mineral ist. Obgleich die Freiburger Schule ehemals nicht so principmäßig der Beihilfe, welche die Chemie geben kann, entsagte, so wurden doch Mineralogen gebildet, ohne in die Lehren der Chemie eingeweiht zu seyn. Es ist natürlich, daß für diese Mohs's System in sofern Werth haben muß, als ihr Mangel an chemischen Kenntnissen sie nicht verhindert, der Aufstellung der Wissenschaft zu folgen; aber gewiß hat es einen andern Stein des Anstoßes in dem krystallographischen Studium, welches dieses System voraussetzt, und welches eine seiner schönen Seiten ausmacht, welches dasselbe aber auch verhindert, populär zu werden. — Mit der Mohs's eigenthümlichen Deutlichkeit im Ideengang und Consequenz der Schlüsse hat er die Nothwendigkeit, die Mineralogie nicht allein von allem Chemischen zu trennen, sondern auch von Allem, was aus anderen Wissenschaften genommen werden kann, in einer kürzlich publicirten Schrift <sup>1)</sup> zu entwickeln gesucht, bei deren Lesung man sich versucht fühlt, es zu beklagen, so viel Talent zur Vertheidigung einer unrechtmäßigen Sache angewendet zu sehen. Um eine Idee von seinem Raisonement in diesem Gegenstande zu geben, mag Folgendes daraus genommen werden:

„Aufser den naturhistorischen Eigenschaften nehmen die Mineralien bei ihrer Bildung auch gewisse andere an, und behalten sie, so lange sie zu existiren fortfahren. Von dieser Art ist die Eigenschaft, gewisse Erscheinungen darzubieten, wenn sie gewissen Umständen ausgesetzt werden, z. B. die Farbe zu wechseln, sich aufzublähen, oder zu schmelzen, wenn sie einer höheren Temperatur ausgesetzt werden; in Säuren mit oder ohne Aufbrausen sich aufzulösen. Selbst die chemische Zusammensetzung ist von dieser Natur. Es ist nothwendig, ein Unterscheidungsmerkmal zu erhalten, welches diese Eigenschaften von den naturhistorischen scharf unterscheidet. Dieses findet man in dem Umstande, daß die letzteren keine anderen als solche Eigenschaften besitzen, welche bei der Untersuchung keine Veränderung in den Eigenschaften selbst oder in den Substanzen, welche sie haben, mit sich führen, son-

1) *Edinb. philos. Journ.* XIII. 205.





VII.

*Berzelius über die Bildung eines wissenschaftlichen Systems in der Mineralogie.*

(Aus dem Jahresh. 1846, S. 219—231 des Originals, übersetzt von C. Rammelsberg.)

Ich will versuchen, hier einige Betrachtungen vorzulegen, die, wie ich glaube, beim Bau eines Mineralsystems von Gewicht sind, insbesondere weil die verschiedenen Meinungen über die Basis, auf welcher ein Mineralsystem gegründet werden müsse, noch nicht zu einer allgemein getheilten Ueberzeugung geführt haben, welche von den verschiedenen Grundlagen, die man wählen kann, als die wissenschaftlich richtigste angesehen werden müsse. Wir werden deswegen von Zeit zu Zeit neue *naturhistorische* Mineralsysteme erhalten, gegründet, wie in der Naturgeschichte der organischen Reiche, auf äußere Aehnlichkeit; *geometrische* Systeme, gegründet auf die Kry stallform, so weit diese ausreicht, und *chemische* Systeme, gegründet auf die Zusammensetzung. Die meisten dieser Systeme haben im Allgemeinen mehr zum Zweck die Ordnung, in welcher die Mineralien sich am passendsten in einer Sammlung aufstellen lassen, als die Folgereihe, in der sie in einer systematisch wissenschaftlichen Abhandlung über ihre Natur am besten beschrieben werden.

Wenn man sich in die Lage versetzt denkt, einen Anderen in die rationelle Kenntnifs der Producte des Mineralreichs gleich einem bestimmten Lehrgebäude einführen zu müssen, so ist die erste Frage stets die, was bestimmt den Begriff eines Minerals? Heut zu Tage möchte es gewifs keines Beweises mehr bedürfen, dafs dieser nicht in der geometrischen Form, der Härte, dem specifischen Gewicht, der Farbe u. s. w. liegt, weil, wenn dies Alles vollständig bestimmt wäre, man doch daraus noch nicht einen Begriff von dem erhält, was

das Mineral ist, so lange die Zusammensetzung unbekannt bleibt. Diese ist es folglich, welche bestimmt, was das Mineral ist, und es scheint daraus ganz ungezwungen zu folgen, das in dem wissenschaftlichen System die Producte des Mineralreichs nach dem geordnet werden müssen, *was sie sind*, und nicht danach, *wie sie aussehen*. Es wird eine Zeit kommen, wo man es nur schwer begreiflich finden wird, das überhaupt eine andere Meinung über den Grund für die Classificirung der Mineralien habe aufgestellt und eifrig vertheidigt werden können.

Allein es hat wirklich eine Zeit gegeben, und sie ist noch nicht so gar lange verflossen, wo die Mineralogie in nichts weiter bestand, als im Aufsuchen und Sammeln der Mineralien, in genauer Beobachtung und Bestimmung ihrer äußeren Eigenschaften, und in unterscheidender Benennung derjenigen, welche einander nicht vollkommen glichen, wobei man als ordnendes Princip die Verwandtschaftsähnlichkeit annahm, gleichwie bei den Gegenständen der Naturgeschichte organischer Körper. Diefs war *damals* der einzige Ausweg, den man hatte, einige Ordnung in die Aufstellung zu bringen, und er war für seine Zeit gut. Aber eben zu jener Zeit, und vor allen Versuchen, die Mineralien systematisch zu ordnen, hatte der Kunstfleiß gelehrt, aus gewissen Steinen Silber, Kupfer, Zinn, Blei, Eisen u. s. w. auszuscheiden, und diefs brachte in die ersten Systeme den Begriff von Eisen-, Blei-, Zinn-, Kupfer- und Silbererzen, die nach dem Metall, das sie enthielten, geordnet wurden. Es war diefs eine Art unbewusster Erkenntniß davon, das die Grundstoffe, die ein Mineral enthält, den Begriff geben müssen von dem, was es ist.

Seitdem durch Klaproth's und Vauquelin's eifrige Bemühungen es gelungen ist, eine so große Anzahl Mineralien nach ihrer Zusammensetzung zu bestimmen, das mehr Licht über ihre chemische Natur sich verbreiten konnte, fing diese auch an, sich mehr und mehr geltend zu machen, ohne das sie jedoch schon bei der Aufstellung eines Mineralsystems hätte angewendet werden können, weil viele Mineralien noch nicht untersucht waren, und es in der That nicht mehr als einige vierzig Jahre sind, seit Klaproth uns mit der unerwarteten Entdeckung überraschte, das das Kali sich in Steinarten finde und einen wesentlichen Bestandtheil des Feldspaths ausmache.

Die bedeutenden Mineralogen jener Zeit waren keine Che-

miker, und brauchten dieß nicht zu seyn. Die Meisten derer, die in ihren Schulen gebildet wurden, waren es ebenso wenig, obgleich diese Wissenschaft sich als nothwendig zu erweisen anfang, zumal als sie begann, mit Riesenschritten in die Mineralogie einzugreifen. Es liegt in der Natur des menschlichen Geistes, daß Diejenigen, welche sich ohne Zuziehung der Chemie zu Mineralogen ausgebildet hatten, und worunter Viele ausgezeichnet waren wegen ihrer umfassenden Kenntnisse vom Habitus, Namen und Vorkommen der Mineralien, die Mineralogie unabhängig von einer Wissenschaft erhalten wollten, welche ihnen beinahe fremd war, und daraus entsprang ein Kampf gegen alle Versuche, die Mineralogie chemischen Ansichten zu unterwerfen. Dabei bildete sich noch ferner eine, obwohl minder zahlreiche Generation von Kämpfern gegen den Einfluß der Chemie auf die Mineralogie, als eine selbstständige Wissenschaft, und es ist klar, daß die Chemie nicht eher als die einzige wesentliche Grundlage für die Mineralogie als Wissenschaft wird angenommen werden, als diese Vertheidiger von Ansichten einer früheren Zeit von der Bühne werden abgetreten seyn; erst dann, wenn Alle, die sich mit dem Studium der Mineralogie beschäftigen, von der Nothwendigkeit sicherer und umfassender Kenntnisse in der unorganischen Chemie überzeugt seyn werden. Aber diese Zeit wird kommen.

Es ist bekannt, daß die Werner'sche Schule sich mit einem eigenthümlichen Scharfsinn an die Beobachtung der äußeren Eigenschaften im Allgemeinen hielt. Die in ihr gebildeten Mineralogen werden niemals den hierauf gegründeten Begriff von der *Species* als einer Hauptsache in der Mineralogie aufgeben.

Die Haüy'sche Schule blieb vorzugsweise bei den Krystallformen stehen, und die Fortschritte, welche die Wissenschaft durch Haüy's und seiner Schüler Arbeiten auf diesem Wege machte, waren wirklich bewundernswerth. Jene waren aber fast eben so wenig Chemiker als Werner's Anhänger, wiewohl Haüy offen gestand, und, soweit es möglich war, davon Anwendung machte, daß die Zusammensetzung eine der Grundlagen für die Classification sey.

Die Lehre von den Krystallformen wurde in Folge dessen als ein besonderer Zweig der Wissenschaft unter dem Namen

der Krystallographie weiter ausgearbeitet, und die Krystallformen wurden in eine systematische Aufstellung gebracht. Diese wurde nun, in den Händen von Mohs, die Basis für ein Mineralsystem, worin die krystallisirten Mineralien nach dem System der Krystalle eingepaßt wurden, die amorphen aber, welche nicht darin eingeordnet werden konnten, einen Anhang ausmachten. Dadurch erstrebte Mohs für die Mineralogie eine solche Unabhängigkeit von allem anderen als der geometrischen Form, dem spec. Gewicht, der Härte und den sonstigen Eigenschaften, das er glaubte erklären zu dürfen, jede Beihülfe der Chemie, sogar Allés, was die Form eines Minerals verändere, sey der Mineralogie als einer selbstständigen Wissenschaft fremd. Sein System gewann Beifall und Anhänger, welche indessen nicht so weit gingen wie er, die Mineralogie als unabhängig von der Chemie zu betrachten. Aber diese Grundlage für eine Classification, gleich wie eine jede derartige andere, die es sich zum Vorzug rechnet, das sie die Kenntniss von dem entbehren könne, was ein Mineral seiner Zusammensetzung nach ist, konnte nicht auf eine allgemeine Annahme oder lange Dauer rechnen, und ihre vorzüglichste Stütze fiel, als ihr Urheber vom Schauplatz abtrat. Man ist jetzt im Allgemeinen mehr als jemals zu der Ueberzeugung gelangt, das das Princip für die Anordnung der Mineralien, d. h. der Grund, welcher bestimmt, was sie sind, in der chemischen Zusammensetzung gesucht werden muß.

Vor etwas mehr als 30 Jahren machte ich einen Versuch hierzu<sup>1)</sup>, welcher als der erste durchgeführte Versuch auf diesem Wege betrachtet werden darf. Die chemische Zusammensetzung war, darin die ausschließliche Basis des Systems, und ich halte noch jetzt diese ausschließliche Anwendung der Zusammensetzung als die einzig richtige fest.

Dieser Versuch rief auf der einen Seite großen Widerstand, auf der anderen halben Beifall hervor; es folgten Versuche zu Verbesserungen durch Einverleibung der Grundlagen des naturhistorischen Systems mit den chemischen, und so entstanden die gemischten Mineralsysteme, unter welchen

1) S. I. Versuch, durch Anwendung der elektro-chemischen Theorie und der chemischen Proportionen ein rein wissenschaftliches System der Mineralogie zu begründen. Stockholm 1814, Gadelius. Uebersetzt in Schweigg. Journ. Bd. 11 und 12.

gleichwohl keines das allgemeine Bürgerrecht erlangt hat. Die Mineralogie befindet sich in dieser Hinsicht wirklich in einer babylonischen Verwirrung. Fast jeder Schriftsteller macht sich sein eigenes System, und wählt dazu Gründe aus der Zusammensetzung, Krystallform und Aehnlichkeit in den äußeren Eigenschaften, unter denen ein Jeder, seiner Ansicht gemäß, den einen oder anderen den Vorzug gestattet, bisweilen in ungleichem Maasse in den einzelnen Theilen des Systems, stets aber mit der sichtbaren Bemühung, die Gegenstände, die äußere Aehnlichkeit haben, neben einander zu stellen. Diefs Verfahren wirkt höchst nachtheilig auf das Studium der Mineralogie. Man muß sich in ein Dutzend ephemere Systeme und in die darauf gegründeten Namenänderungen hineinstudiren, und das Uebel mehrt sich mit jedem neu auftretenden Verfasser eines Systems. Vergleicht man, wie ausgebreitet das gründliche Studium der Mineralogie war, als es sich allein zwischen Werner's und Haüy's Systemen theilte, mit dem, was es seither geworden, so zeigt sich deutlich der Einfluß dieser Vielzahl von Systemen.

Der Zweck dieser Bemerkungen ist, die Aufmerksamkeit darauf zu lenken, wie nothwendig es sey, daß die Mineralogen sich über gleiche Grundsätze für die Aufstellung der Wissenschaft einigen, und, wenn irgend möglich, über ein allgemein angenommenes und befolgtes Mineralsystem. Ein solches mag seine Mängel haben, etwas durchaus Vollkommenes giebt es nicht; aber man möge nicht glauben, daß einer Fehlerhaftigkeit abgeholfen werde durch eine vollständige Umschaffung, oder daß sie, einmal erkannt, auch nothwendig sogleich entfernt werden müsse; oft sieht man einen Fehler viel früher, ehe es glückt, Mittel zu seiner Abhülfe zu finden, und bis dahin muß man stets mit letzterer zögern, wenn man nicht den einen Mangel durch einen andern ersetzen will.

Ich bin weit entfernt, zu einem solchen allgemein benutzten Mineralsystem das von mir versuchte vorschlagen zu wollen, welches mehrerer wesentlichen Modificationen bedarf, sondern ich will hier Fragen in Betracht ziehen, welche bei der Entwerfung eines allgemein annehmbaren chemischen Mineralsystems erörtert werden müssen.

Die erste von ihnen ist, *daß nichts anderes als die Zusammensetzung an der Grundlage für die Anordnung theilneh-*

men darf. Das ist gegenwärtig der Satz, welcher am schwierigsten sich Geltung verschaffen möchte. Die Neigung, unorganische Producte nach denselben Grundsätzen wie organische zu ordnen, ist in der Mineralogie so eingewurzelt, daß sie schwer ganz zu vertilgen ist. Eine Folge davon ist das Gewicht, welches man auf den Begriff von dem legt, was man eine mineralogische Species nennt. Wenn ich es ausspreche, daß in der Mineralogie sich nichts findet, was dem Begriff einer Species entspricht, so habe ich wahrscheinlich alle Mineralogen unserer Zeit gegen mich, weil man es für ein großes Verdienst bei einem mineralogischen Schriftsteller hält, wenn er wohl bestimmt, was eine Species sey, ohne dieselbe unnöthigerweise in mehrere zu theilen, oder darin zusammenzufassen, was nicht dahin gehört, und hierbei macht sich das naturhistorische Princip mehr geltend als das chemische.

Aber was hat man denn in der Mineralogie zu ordnen? Es sind entweder die einfachen Grundstoffe oder ihre unorganisch-chemischen Verbindungen. Was bestimmt nun ihre Identität oder Nichtidentität? Die Bestandtheile und die ungleichen chemischen Proportionen, nach denen sie vereinigt sind. Eine Abweichung in der Natur der Bestandtheile, gleichwie ihrer bestimmten Verbindungsverhältnisse, hebt die Identität auf. Diefs kann nicht bestritten werden. Wenn man aber, in welcher Mineralogie es auch sey, z. B. Augit, Hornblende, Granat, Glimmer u. s. w. aufschlägt, so findet man wohlbestimmte Species, in denen die Zusammensetzungsweise eine analoge ist, aber die Bestandtheile oft ganz verschieden, so daß man im System in einer Species Körper vereinigt, die nicht chemisch-identisch sind. Je mehr wir mit der Chemie bekannt geworden, um so mehr haben wir eingesehen, daß gleiche Zusammensetzungsweise Gleichheit in der geometrischen Form und den übrigen äußeren Eigenschaften bedingt; aber gleichartige Verbindungsweisen verschiedenartiger Grundstoffe zu einer einzigen Species zu vereinigen, gehört zu den größten Mißgriffen, welche begangen werden konnten. Oder sollte es in der Mineralogie richtig seyn, aus krystallisirtem arseniksauren und phosphorsauren Natron (im Fall sie sich im Mineralreich fänden) eine Species zu machen, aus dem Grunde, weil sie wegen gleicher Form und äußerer Eigenschaften nicht unterschieden werden können. So lange der

naturhistorische Begriff von der Species in der Mineralogie beibehalten wird, werden solche Irrthümer nie aufhören. Die unorganische Natur ist so ganz und gar unähnlich der organischen in jeder Beziehung, das eine Classification der letzteren bis auf die letzte Spur aus jener vertilgt werden muß. Ich sehe nur zu wohl ein, das ich dies noch allzufrüh äußere, um damit Gehör zu erlangen, aber einmal muß man doch anfangen, die Aufmerksamkeit nach dieser Seite zu richten, zumal die Chemie früher oder später ihr ausschließendes Recht geltend machen wird, die in der unorganischen Natur vorkommenden Verbindungen zu ordnen.

Das chemische Mineralsystem, welches dereinst bestimmt ist, allgemein angenommen zu werden, bleibt noch aufzustellen. Da das Mineralsystem eine wissenschaftlich-chemische Aufstellung ist, so ist klar, das die Ordnung, welche bei der Behandlung der Hauptwissenschaft selbst befolgt wird, gleichfalls für die natürlichen unorganisch-chemischen Verbindungen gelten, und das man eben so viele chemische Mineralsysteme erhalten kann, als man verschiedene Aufstellungsweisen für das Lehrgebäude der Chemie bei den einzelnen Schriftstellern hat. Da die Mineralogie indessen als ein besonderer Wissenschaftstheil betrachtet wird, so zeigt sich's bald, das eine Anordnung, die sehr gut seyn kann, die Lehrsätze der Chemie nach einander darzustellen, doch keineswegs die zweckmäßigste ist, um die natürlichen unorganisch-chemischen Verbindungen zusammenzustellen, und das folglich die letztere mehr oder weniger von jener abweichen kann; und ebenso kann umgekehrt der passendste Aufstellungsgrund für ein Mineralsystem wenig dienlich seyn zur Anwendung auf eine Arbeit über die Chemie im Ganzen.

Die Gegenstände der Mineralogie theilen sich in rein unorganische und solche, die einstmals organische waren. Für jene muß das chemische Princip ausschließlich angewandt werden, für die letzteren ist das naturhistorische anwendbarer als ein chemisches.

Die unorganische Abtheilung ist in dem Maasse die größere, das die Substanzen organischen Ursprungs wenig anderes als ein Anhang zu jener sind. Die unorganischen Gegenstände zerfallen in einfache und zusammengesetzte.

Obgleich nur wenige Grundstoffe isolirt im Mineralreich



vorkommen, so muß doch eine zu einem Mineralsystem passende systematische Aufstellung sie alle umfassen, worauf dann die Anordnung bei der Aufstellung der Verbindungen im Mineralsystem beruht.

Behufs dieser Ordnung der Grundstoffe führt keine Eintheilung derselben in einzelne Gruppen zu einem für ein Mineralsystem anwendbaren Zweck. Ihre Eintheilung in Metalle und Metalloide, und die der letzteren in Basenbildner (*elementa amphogenia*) und Salzbildner (*corpora halogenia*) muß als etwas aus der Chemie bereits Bekanntes angenommen werden. Für das Mineralsystem braucht bloß die Ordnung entworfen zu werden, in welcher sie auf einander folgen, und diese Ordnung ist für das System nichts anderes als ein Plan.

Eine solche Ordnung wird stets dann die vortheilhafteste seyn, wenn man mit den elektro-positivsten anfängt, und sie mit den elektro-negativsten beschließt, und sie dabei ungefähr in der Art auf einander folgen läßt, wie die elektro-chemische Natur ihrer Oxyde immer weniger und weniger elektro-positiv wird. Dals bei einer solchen Anordnung eine gewisse Unsicherheit in Betreff der rechten Stellung mancher Körper vor oder nach anderen entsteht, ist von der Chemie her bekannt, und kann durch nichts anderes als eine erweiterte Kenntniß vermieden werden, zu welcher wir noch nicht gelangt sind. Für diese muß folglich die Anordnung als *conventionell* gelten, bis die Zeit kommt, wo sie vollkommen *rationell* werden kann.

Als eine solche conventionelle elektro-chemische Ordnung für die Grundstoffe möchte ich folgende vorschlagen:

Kalium	Thorium	Blei
Natrium	Cer	Wismuth
Lithium	Lanthan	Kupfer
Ammonium	Didym	Quecksilber
Baryum	Uran	Silber
Strontium	Mangan	Palladium
Calcium	Eisen	Rhodium
Magnesium	Nickel	Ruthenium
Yttrium	Kobalt	Iridium
Beryllium	Zink	Platin
Aluminium	Kadmium	Osmium
Zirkonium	Zinn	Gold

Wasserstoff	Wolfram	Stickstoff
Kiesel	Molybdän	Selen
Kohlenstoff	Vanadin	Schwefel
Bor	Chrom	Sauerstoff
Titan	Tellur	Jod
Tantal	Antimon	Brom
Niob	Arsenik	Chlor
Pelop	Phosphor	Fluor

Ist diese Ordnung, oder eine andere möglicherweise noch bequemere und zugleich richtigere, angenommen, so ist das Mineralsystem auf Grund derselben leicht entworfen, und kann folgende Ordnungen enthalten.

1) *Grundstoffe*, aufgestellt in der Ordnung, wie sie in der Liste vorkommen.

2) *Verbindungen von Metallen unter sich*, aufgeführt in der Ordnung, daß die Verbindung unter das Metall gesetzt werde, welches in der Liste später folgt; die binäre Verbindung zuerst, und dann deren Verbindungen mit einer anderen binären, im Fall solche vorkommen, von irgend einem in der Liste vorhergehenden Metall.

3) *Verbindungen der Grundstoffe mit Basenbildnern*; Seleniete, Sulfurete und Oxyde, mit Beachtung derselben Grundordnung der Hauptliste.

4) *Verbindungen der Grundstoffe mit Salzbildnern*; Haloïdsalze, und nach jedem einzelnen Salze die natürlichen Verbindungen, die es davon giebt, mit Wasser, mit dem Oxyd des Radicals und mit anderen Haloïdsalzen.

5) *Verbindungen elektropositiver Oxyde (Basen) mit electronegativen Oxyden (Säuren)*; Hydrate, Silicate, Carbonate (hinter denen das einzige natürliche Oxalat und Mellitat, was wir kennen, zu stehen kommen können), Borate, Titanate, Tantalate, Niobate, Wolframate, Molybdate, Vanadate, Chromate, Antimoniate, Arseniate, Phosphate, Nitrate und Sulfate, mit ihren Verbindungen mit Wasser unmittelbar hinter dem wasserfreien Salze, und darnach ihre basischen Verbindungen, wasserfreie und wasserhaltige, und sodann ihre Doppelsalze mit Haloïdsalzen und Sauerstoffsalzen von allen Salzen der auf der Liste vorhergehenden Metalle, in der Ordnung, wie das Radical der Basis in dem hinzukommenden Salze in der Liste aufgeführt ist.

Man dürfte hierbei die Bemerkung machen, daß dies einfach und natürlich aussieht, aber nichtsdestoweniger in der Ausführung große Schwierigkeiten enthält, welche, wie man bald finden wird, sich nicht wegräumen lassen. Soll man wohl aus Diamant, Graphit und Holzkohle, oder aus Rutil, Bröokit und Anatas, oder aus Kalkspath und Arragonit eine Species machen, worauf wohl kein eigentlicher Mineralog eingehen würde? Hierbei bemerke ich wieder, daß unter den unorganischen Gegenständen des Mineralreichs sich nichts findet, was mit dem zu vergleichen wäre, was man in der Naturgeschichte unter Species versteht, und daß dieser aus der letzteren entlehnte Begriff auf unorganische Körper durchaus unanwendbar ist, und von ihrer wissenschaftlichen Behandlung ganz und gar ausgeschlossen werden muß. Man hat es hier ganz allein mit den Grundstoffen und ihren unorganischen Verbindungen zu thun. Diese sind es, welche systematisch geordnet werden sollen. Der Grund die hier später folgt ist der, welches in der Naturgeschichte Allein Grundstoffe haben ihre verschiedenen allotropischen Modificationen, und Verbindungen haben ihre oft darauf beruhenden isomerischen Modificationen, und bei jedem Grundstoff oder bei jeder Verbindung, welche mehrere Modificationen hat, müssen diese zusammengestellt werden unter dem für sie angenommenen empirischen Namen, und in der Wissenschaft beschrieben werden nach ihrer Verschiedenheit in physischen und chemischen Eigenschaften. Dadurch, daß man die für die unorganische Natur unpassenden Termini der organischen gegen chemische, darauf vollkommen anwendbare austauscht, ist diese Schwierigkeit ganz und gar beseitigt.

Aber, fragt man, wie soll man mit den isomorphen Substitutionen verfahren? Die erste Bedingung ist, sie nicht zu einer sogenannten Species zusammenzuschlagen, wie es jetzt geschieht, weil dies nichts anderes heißt, als sich eine Schwierigkeit, oder vielmehr eine Unrichtigkeit verbergen, um deren Ueberwindung man sich nicht weiter kümmert. Der, welcher unter Augit als dieselbe Species  $CS^2 + MS^2$  (ich benutze die bloß mineralogischen Silicatformeln wegen der Leichtigkeit, mit der sie augenblicklich verstanden werden) und  $CS^2 + fS^2$  aufführt, begeht denselben Fehler, wie der, welcher aus schwefelsaurer Kali-Talkerde und schwefelsaurem Kali-Eisenoxydul dasselbe Salz machen wollte, weil sie die näm-

liche Krystallform haben. Niemand würde das Letztere für recht halten, und doch haben dadurch Alle einen Umstand zugegeben, wonach das Frühere unrichtig ist. Aber, wird man sagen, die Talkerde im Augit ist sehr oft nicht ganz und gar durch Eisenoxydul ersetzt; wohin soll die Verbindung nun gestellt werden? Sie ist ja doch ein Talkerdedoppelsalz, worin mehr oder weniger von der Talkerde substituirt ist durch eine andere Basis. Sie können und müssen zusammengestellt werden unter  $CS^2 + MS^2$ . — Lassen wir uns durch den Ausdruck *substituirt* nicht irre führen; er hat blofs Bezug auf die Erklärung der gleichen Krystallformen, welche durch diesen Ausdruck, im Anfang der Vorstellungen über Isomorphie, leichter verstanden wurden. Der richtige wissenschaftliche Begriff davon liegt nicht in der Idee von der Substitution, sondern darin, dafs isomorphe Körper in ungleichen Verhältnissen gemischt zusammenkrystallisiren, ohne Rücksicht auf eine chemische Verbindung nach einer bestimmten Atomenanzahl.  $CS^2 + \frac{M}{f}S^2$  ist folglich ein Zusammenkrystallisiren von  $CS^2 + MS^2$  und  $CS^2 + fS^2$ , und mufs zu derjenigen Basis, hier dem Eisenoxydul, gestellt werden, welche nach dem Grundplan zuletzt kommt. Es beruht natürlich auf dem Urtheil eines Jeden, so kleine Quantitäten, die nur den in allen Mineralien vorkommenden fremden Einmischungen angehören, aufser Acht zu lassen.

Es giebt schwarze Augite, welche Thonerde und vielleicht auch Eisenoxyd enthalten, worin diese beiden die Rolle der Kieselsäure spielen. Gerade solche stellt man gewöhnlich unter die bunte Species Augit. Und doch sind es Zusammenkrystallisirungen von Silicat und Aluminat, welche mehr als vieles Andere beweisen, wie unrecht es ist, eine Species aus so vielen in der Zusammensetzungsweise gleichen, in den Bestandtheilen aber höchst verschiedenen chemischen Verbindungen zu machen. Sie müssen als eine Zusammenkrystallisirung von Aluminat und Silicat betrachtet werden.

Viele Mineralogen werden es ohne Zweifel als eine grofse Lächerlichkeit ansehen, die Augite an mehreren Stellen des Mineralsystems placiren zu wollen. Aber wir classificiren nicht Formen ohne Verbindungen, und da gleiche Verbindungsweisen zwischen verschiedenartigen Grundstoffen oft dieselben Kry-

stallformen haben; so ist es klar, dass diese Krystallformen an mehreren Stellen wiederkehren müssen, und dies gilt nicht blofs für die Form des Augits, sondern ebenso für mehrere andere Krystallformen. Wenn diese Grundsätze bei der Aufstellung des chemischen Mineralsystems befolgt werden, so bin ich überzeugt, dass sehr wenige Schwierigkeiten bei der Ausführung des Einzelnen sich zeigen werden:

Die Schwierigkeiten, die sich bei der Aufstellung des Mineralsystems zeigen werden, sind nicht die Schwierigkeiten der Methode, sondern die Schwierigkeiten der Methode, die bei der Aufstellung des Mineralsystems zu zeigen sind. Die Schwierigkeiten, die sich bei der Aufstellung des Mineralsystems zeigen werden, sind nicht die Schwierigkeiten der Methode, sondern die Schwierigkeiten der Methode, die bei der Aufstellung des Mineralsystems zu zeigen sind.

Die Schwierigkeiten, die sich bei der Aufstellung des Mineralsystems zeigen werden, sind nicht die Schwierigkeiten der Methode, sondern die Schwierigkeiten der Methode, die bei der Aufstellung des Mineralsystems zu zeigen sind. Die Schwierigkeiten, die sich bei der Aufstellung des Mineralsystems zeigen werden, sind nicht die Schwierigkeiten der Methode, sondern die Schwierigkeiten der Methode, die bei der Aufstellung des Mineralsystems zu zeigen sind.

Die Schwierigkeiten, die sich bei der Aufstellung des Mineralsystems zeigen werden, sind nicht die Schwierigkeiten der Methode, sondern die Schwierigkeiten der Methode, die bei der Aufstellung des Mineralsystems zu zeigen sind. Die Schwierigkeiten, die sich bei der Aufstellung des Mineralsystems zeigen werden, sind nicht die Schwierigkeiten der Methode, sondern die Schwierigkeiten der Methode, die bei der Aufstellung des Mineralsystems zu zeigen sind.

Die Schwierigkeiten, die sich bei der Aufstellung des Mineralsystems zeigen werden, sind nicht die Schwierigkeiten der Methode, sondern die Schwierigkeiten der Methode, die bei der Aufstellung des Mineralsystems zu zeigen sind. Die Schwierigkeiten, die sich bei der Aufstellung des Mineralsystems zeigen werden, sind nicht die Schwierigkeiten der Methode, sondern die Schwierigkeiten der Methode, die bei der Aufstellung des Mineralsystems zu zeigen sind.

## VIII.

### *Versuch einer speciellen Ausführung des chemischen Mineralsystems, nach Berzelius's Princip, von C. F. Rammelsberg.*

#### A. Mineralien unorganischer Natur.

##### I. Grundstoffe.

Gediegen Eisen.	Fe.
Gediegen Blei.	Pb.
Gediegen Wismuth.	Bi.
Gediegen Kupfer.	Cu.
Gediegen Quecksilber.	Hg.
Gediegen Silber.	Ag.
Gediegen Palladium.	Pd.
Gediegen Platin <sup>1)</sup> .	Pt.
Gediegen Gold <sup>2)</sup> .	Au.
Kohlenstoff.	C.
a) Diamant.	
b) Graphit.	
Gediegen Tellur <sup>3)</sup> .	Te.
Gediegen Antimon.	Sb.
Gediegen Arsenik.	As.
Gediegener Schwefel.	S.

##### II. Verbindungen von Metallen unter sich.

Meteoreisen.	Fe, Ni, Co.
Amalgam.	
a) V. Allemont, Mosehells- berg.	AgHg <sup>2</sup> .
b) V. Moschellsberg.	AgHg <sup>3</sup> .

1) Enthält außerdem Fe, Rh, Rt, Ir, Pd, Os; Svanberg nimmt darin chemische Verbindungen, FePt<sup>2</sup>, FePt<sup>3</sup> und FePt<sup>4</sup> an.

2) Mit Ag wegen der Isomorphie beider in abweichender Menge gemischt.

3) Gewöhnlich mit Au, Te gemengt.

Platin-Irid (gediegen Iridium).	Ir, Pt.
Osmium-Irid.	a) Ir Os.
	b) Ir Os <sup>2</sup> .
Palladiumgold.	Pd, Au.
Antimonnickel.	Ni <sup>2</sup> Sb.
Antimonsilber.	a) Ag <sup>4</sup> Sb.
	b) Ag <sup>6</sup> Sb.
Arsenikmangan (?).	Mn <sup>2</sup> As.
Arsenikeisen.	a) Fe As.
	b) Fe <sup>4</sup> As <sup>3</sup> = Fe <sup>2</sup> As + 2Fe As.
Arseniknickel.	
a) Rothnickelkies (Kupferrnickel).	Ni <sup>2</sup> As.
b) Weissnickelkies (Arseniknickel). Chloanthit. Brthpt.	Ni As.
Arsenikkobalt.	
a) Speiskobalt.	Co As.
b) Tesseralkies.	Co <sup>2</sup> As <sup>3</sup> .
Arsenikkupfer (aus Chile).	Cu <sup>3</sup> As.
Condurrit (?).	(1)
Arseniksilber (?) <sup>1)</sup> .	Ag, As.
Arsenikantimon.	Sb As <sup>3</sup> .

### III. Verbindungen der Grundstoffe mit Säuren- und Basenbildnern (Tellur-, Selen-, Schwefel- und Sauerstoffverbindungen).

#### A. Tellurmetalle.

Tellurblei.	Pb Te.
a) Tellurblei.	
b) Blättererz <sup>2)</sup> .	
Tellurwismuth.	Bi, Te.
Tellursilber.	a) Ag Te.
	b) (Ag, Au) Te.
Schrifterz.	Ag Te + 2 Au Te <sup>3</sup> .
Weißtellur.	(Ag, Pb) <sup>2</sup> (Te, Sb) + 2 Au (Te, Sb) <sup>3</sup> .

1) Die Existenz dieser Verbindung als Mineral ist noch nicht erwiesen.

2) Pb Te, gemengt mit Au Te<sup>3</sup> und Pb S.

## B. Selenmetalle.

Selenblei.	Pb Se.
Selenkupfer.	Cu Se.
Selenquecksilber.	Hg, Se.
Selensilber.	Ag Se.
Selenkobaltblei.	Co Se + 6 Pb Se.
Selenkupferblei.	
	a) Cu Se + Pb Se.
	b) Cu Se + 2 Pb Se.
	c) Cu Se + 4 Pb Se.
Selenquecksilberblei.	Pb, Hg, Se.
Eukairit.	Cu Se + Ag Se.

## C. Schwefelmetalle.

## 1. Einfache Schwefelmetalle.

Manganglanz.	Mn.
Magnetkies.	Fe.
Eisenbisulfuret.	Fe.
a) Schwefelkies.	
b) Speerkies.	
Haarkies.	Ni.
Eisennickelkies.	Fe, Ni oder Ni + 2 Fe.
Kobaltkies.	Co. Vielleicht Co Co.
Zinkblende.	Zn.
Greenockit.	Cd.
Bleiglanz.	Pb.
Wismuthglanz <sup>1)</sup> .	Bi.
Kupferglanz.	Cu.
Kupferindig.	Cu.
Zinnober.	Hg.
Silberglanz.	Ag.
Molybdänglanz.	Mo.
Grauspiefsglanzerz.	Sb.
Realgar.	As.
Auripigment.	As.

1) Der W. von Bisberg ist, vielleicht Bi.



## 2. Verbindungen von Schwefelmetallen.

(Schwefelsalze.)

Digenit.	$\overset{\cdot}{\text{Cu}}\overset{\cdot}{\text{Cu}}^3$ .
Kupferkies.	$\overset{\cdot}{\text{Cu}}\overset{\cdot}{\text{Fe}}$ .
Buntkupfererz.	$\overset{\cdot}{\text{Cu}}^3\overset{\cdot}{\text{Fe}}$ (oft mit $\overset{\cdot}{\text{Cu}}$ gemengt).
Zinnkies.	$\overset{\cdot}{\text{Cu}}^2\overset{\cdot}{\text{Sn}} + (\overset{\cdot}{\text{Fe}}, \overset{\cdot}{\text{Zn}})^2\overset{\cdot}{\text{Sn}}$ .
Cuproplumbit.	$\overset{\cdot}{\text{Cu}}\overset{\cdot}{\text{Pb}}^2$ .
Nickelwismuthglanz.	$\overset{\cdot}{\text{Ni}}$ ( $\overset{\cdot}{\text{Ni}}, \overset{\cdot}{\text{Bi}}$ ) Frankenh. (?)
Kupferwismutherz.	$\overset{\cdot}{\text{Cu}}\overset{\cdot}{\text{Bi}}$ (?).
Nadelerz.	$\overset{\cdot}{\text{Cu}}^3\overset{\cdot}{\text{Bi}} + 2\overset{\cdot}{\text{Pb}}^3\overset{\cdot}{\text{Bi}}$ .
Sternbergit.	$\overset{\cdot}{\text{Ag}}\overset{\cdot}{\text{Fe}}^2$ (?).
Silberkupferglanz <sup>1)</sup> .	$\overset{\cdot}{\text{Ag}}\overset{\cdot}{\text{Cu}}$ .
Berthierit.	
a) V. Chazelles.	$\overset{\cdot}{\text{Fe}}^3\overset{\cdot}{\text{Sb}}^2$ .
b) V. Anglar, Bräunsdorf.	$\overset{\cdot}{\text{Fe}}\overset{\cdot}{\text{Sb}}$ .
c) V. Martouret.	$\overset{\cdot}{\text{Fe}}^3\overset{\cdot}{\text{Sb}}^4$ .
Antimonnickelglanz.	$\overset{\cdot}{\text{Ni}} + \overset{\cdot}{\text{Ni}}\overset{\cdot}{\text{Sb}}$ oder $\overset{\cdot}{\text{Ni}}(\overset{\cdot}{\text{S}}, \overset{\cdot}{\text{Sb}})$ .
Zinckenit.	$\overset{\cdot}{\text{Pb}}\overset{\cdot}{\text{Sb}}$ .
Plagionit.	$\overset{\cdot}{\text{Pb}}^4\overset{\cdot}{\text{Sb}}^3$ .
Jamesonit.	$\overset{\cdot}{\text{Pb}}^3\overset{\cdot}{\text{Sb}}^2$ .
Federerz.	$\overset{\cdot}{\text{Pb}}^2\overset{\cdot}{\text{Sb}}$ .
Boulangerit.	$\overset{\cdot}{\text{Pb}}^3\overset{\cdot}{\text{Sb}}$ .
Geokronit* (von Meredo).	$\overset{\cdot}{\text{Pb}}^5\overset{\cdot}{\text{Sb}}$ .
Kilbrickenit.	$\overset{\cdot}{\text{Pb}}^6\overset{\cdot}{\text{Sb}}$ .
Kobellit.	$\overset{\cdot}{\text{Fe}}^3\overset{\cdot}{\text{Sb}}^2 + \overset{\cdot}{\text{Pb}}^3\overset{\cdot}{\text{Bi}}$ .
Kupferantimonglanz.	$\overset{\cdot}{\text{Cu}}\overset{\cdot}{\text{Sb}}$ .
Bournonit.	$\overset{\cdot}{\text{Cu}}^3\overset{\cdot}{\text{Sb}} + 2\overset{\cdot}{\text{Pb}}^3\overset{\cdot}{\text{Sb}}$ .
Miargyrit.	$\overset{\cdot}{\text{Ag}}\overset{\cdot}{\text{Sb}}$ .
Rothgültigerz, dunkles.*	$\overset{\cdot}{\text{Ag}}^3\overset{\cdot}{\text{Sb}}$ .
Sprödglasserz.	$\overset{\cdot}{\text{Ag}}^6\overset{\cdot}{\text{Sb}}$ .
Schilfglasserz.	(2) $\overset{\cdot}{\text{Pb}}\overset{\cdot}{\text{Sb}} + 2(\overset{\cdot}{\text{Pb}}, \overset{\cdot}{\text{Ag}})^3\overset{\cdot}{\text{Sb}}$ .

1) Gehört wegen der Isomorphie der beiden Sulfurete eigentlich zu 1.

Die mit einem Sternchen (\*) bezeichneten Mineralien stehen wegen isomorpher Bestandtheile an mehreren Stellen des Systems.

Polybasit.	$(\overset{\cdot}{\text{Ag}}, \overset{\cdot}{\text{Cu}})^2 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Sb}}$ .
Fahlerz (Antimonfahlerz) * (3)	$(\overset{\cdot}{\text{Fe}}, \overset{\cdot}{\text{Zn}})^4 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Sb}} + 2(\overset{\cdot}{\text{Cu}}, \overset{\cdot}{\text{Ag}})^4 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Sb}}$ .
Weißgültigerz.	$(\overset{\cdot}{\text{Fe}}, \overset{\cdot}{\text{Zn}}, \overset{\cdot}{\text{Cu}})^4 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Sb}} + (\overset{\cdot}{\text{Pb}}, \overset{\cdot}{\text{Ag}})^4 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Sb}}$ .
Arsenikkies.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Fe}} + \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{FeAs}}$ .
(Plinian. Brthpt.) }	
Arseniknickelglanz.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Ni}} + \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{NiAs}}$ oder $\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Ni}}(\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{S}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}})$ .
Amoibit.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Ni}}(\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{S}}^3, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}}^3)$ .
Kobaltglanz.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Co}} + \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{CoAs}}$ oder $\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Co}}(\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{S}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}})$ .
Kobaltarsenikkies.	$(\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Fe}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Co}}) + (\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Fe}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Co}})\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}}$ oder $(\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Co}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Fe}})(\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{S}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}})$ .
Gotthardt.	(4) $\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Pb}}^2 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}}$ .
Kupferblende.	$(\overset{\cdot}{\text{Cu}}, \overset{\cdot}{\text{Zn}}, \overset{\cdot}{\text{Fe}})^4 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}}$ .
Tennantit.	$(\overset{\cdot}{\text{Fe}}, \overset{\cdot}{\text{Cu}})^4 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}} + 2\overset{\cdot}{\text{Cu}}^4 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}}$ .
Fahlerz (Arsenikfahlerz) *.	$(\overset{\cdot}{\text{Fe}}, \overset{\cdot}{\text{Zn}})^4 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}} + 2\overset{\cdot}{\text{Cu}}^4 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}}$ .
Rothgültigerz, lichtet. *	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Ag}}^3 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}}$ .
Xanthokon.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Ag}}^3 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}} + 2\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Ag}}^3 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}}$ .
Geokronit. *	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Pb}}^5 (\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Sb}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}})$ .
Bleischimmer.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Pb}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Sb}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{S}}$ .
Antimonkupferglanz (prismatoid. Kupferglanz. Mohs).	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Pb}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Cu}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Sb}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{S}}$ .
Fahlerz (Antimon-Arsenikfahlerz) *.	$\overset{\cdot}{\text{R}}^4 (\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Sb}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}}) + 2\overset{\cdot}{\text{Cu}}^4 (\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Sb}}, \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{As}})$ .

## 3. Schwefel- und Tellurverbindungen.

Tetradymit.	
a) V. Schemnitz.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Bi}} + 2\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{BiTe}}^3$ .
b) V. Brasilien.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Bi}} + 3\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{BiTe}}$ .

## D. Oxyde.

Brucit (Talkhydrat).	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{MgH}}$ .
Korund.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Al}}$ .
Diaspor.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{AlH}}$ .
Hydrargillit.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{AlH}}^3$ .
Spinell.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{MgAl}}$ .
Völknerit. Herm.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Mg}}^6 \overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{Al}} + 15\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{H}}$ .
Chrysoberyll.	$\overset{\cdot\cdot\cdot}{\text{BeAl}}$ .

Pechblende.	$\ddot{U}\ddot{U}$ .
Uranocker.	$\ddot{U}, \ddot{H}$ .
Hausmannit.	$\ddot{Mn}\ddot{Mn}$ .
Braunit.	$\ddot{Mn}$ .
Manganit.	$\ddot{Mn}\ddot{H}$ .
Polianit. } Pyrolusit. }	$\ddot{Mn}$ .
Groröilit.	$\ddot{Mn}\ddot{H}$ . (?)
Psilomelan. } Wad. }	$\ddot{Mn}\ddot{Mn}^2 + \ddot{H}$ oder $3\ddot{H}$ ( $\ddot{Mn}$ theilweise ersetzt durch $\ddot{K}, \ddot{Ba}, \ddot{Mg}, \ddot{Cu}, \ddot{Co}$ ).
Magneteisen.	$\ddot{Fe}\ddot{Fe}$ .
Eisenglanz. } Rotheisenstein. }	$\ddot{Fe}$ .
Brauneisenstein.	
a) Nadeleisenerz (Lepidokrokit, Göthit, Stilpnosiderit).	$\ddot{Fe}\ddot{H}$ .
b) Brauner Glaskopf (Lepidokrokit z. Th., Bohnerz).	$\ddot{Fe}^2\ddot{H}^3$ .
c) Turgit.	$\ddot{Fe}^2\ddot{H}$ . (?)
Periklas.	$\ddot{Mg}(\ddot{Fe})$ .
Pleonast.	( $\ddot{Mg}, \ddot{Fe}$ ) $\ddot{Al}$ .
Chlorospinell.	$\ddot{Mg}(\ddot{Al}, \ddot{Fe})$ .
Rothzinkerz.	$\ddot{Zn}$ . (?)
Gahnit.	( $\ddot{Zn}, \ddot{Fe}$ ) $\ddot{Al}$ .
Franklinit (Dysluit).	( $\ddot{Zn}, \ddot{Fe}, \ddot{Mn}$ ) ( $\ddot{Fe}, \ddot{Mn}$ ).
Zinnstein.	$\ddot{Sn}$ .
Bleioxyd.	$\ddot{Pb}$ .
Mennige.	$\ddot{Pb}\ddot{Pb}$ oder $\ddot{Pb}^2\ddot{Pb}$ .
Schwerbleierz.	$\ddot{Pb}$ .
Wismuthocker.	$\ddot{Bi}$ .
Rothkupfererz.	$\ddot{Cu}$ .
Tenorit.	$\ddot{Cu}$ .
Kupfermanganerz.	( $\ddot{Mn}, \ddot{Cu}$ ) $\ddot{Mn}^2 + 2\ddot{H}$ .
Erdkobalt, schwarzer.	( $\ddot{Co}, \ddot{Cu}$ ) $\ddot{Mn}^2 + 4\ddot{H}$ .

Quarz. }	Si.
Haytorit. }	Si.
Opal.	Si, H.
Sassolin.	BH <sup>3</sup> .
Titansäure.	Ti.
a) Rutil.	
b) Brookit.	
c) Anatas.	
Wolframocker.	W.
Molybdänocker.	Mo.
Chromisen.	(Fe, Mg)(Cr, Al).
Irit.	(Ir, Os, Fe)(Ir, Os, Cr). (?)
Tellurocker.	Te.
Antimonblüthe (Weißspiegs- glanzerz).	Sb.
Antimonocker.	Sb Sb, H. Vielleicht auch Sb, H.
Arsenikblüthe.	As.

#### E. Oxysulfurete.

Voltzit.	Zn Zn <sup>2</sup> .
Antimonblende (Rothspiegs- glanzerz).	Sb Sb <sup>2</sup> .

### IV. Verbindungen der Grundstoffe mit Salz- bildnern.

#### A. Jodverbindungen.

Jodquecksilber.	Hg J. (?)
Jodsilber.	Ag J.

#### B. Bromverbindungen.

Bromsilber.	Ag Br.
-------------	--------

#### C. Chlorverbindungen.

Steinsalz.	Na Cl.
Salmiak.	NH <sup>4</sup> Cl.
Cotunnit.	Pb Cl.
Mendipit (Mendipit).	Pb Cl + 2 Pb.
Atakamit.	(Cu Cl + 3 Cu) + 3 H und 6 H.

Quecksilberhornerz. HgCl.  
 Silberhornerz. AgCl.

D. *Fluorverbindungen.*

Flussspath. CaFl.  
 Kryolith.  $3\text{NaFl} + \text{AlFl}^3$ .  
 Chiolith.  $3\text{NaFl} + 2\text{AlFl}^3$ . Herm. oder  $2\text{NaFl} + \text{AlFl}^3$ . Chodn.  
 Ytrocercit. CaFl, CeFl, YFl.  
 Fluocerit.  
 a) neutraler. CeFl, CeFl<sup>3</sup>.  
 b) basischer.  $\text{CeFl}^3 + 3\text{CeH}$ .

V. *Verbindungen elektropositiver Oxyde (Basen) mit elektronegativen Oxyden (Säuren). Sauerstoffsalze.*

I. *Kieselsaure Salze (Silicate).*

1. *Silicate von Kalkerde.*

Okenit.  $(1) \text{Ca}^2\text{Si}^4 + 6\text{H}$ .  
 Kalktrisilicat von Gjellebäck. CaSi.  
 Wollastonit.  $\text{Ca}^2\text{Si}^2$ .

2. *Silicate von Kalkerde und Alkali.*

Pektolith.  $[3(\text{Na}, \text{K})\text{Si} + 4\text{Ca}^2\text{Si}^2] + 3\text{H}$ .

3. *Silicate von Talkerde.*

Speckstein.  $(2) \text{MgSi}$ . Berzelius. Lychnell. Oder  $6\text{MgSi} + \text{Mg}^3\text{Si}^2$ . R.  
 Talk.  $(3) 3\text{MgSi} + \text{Mg}^3\text{Si}^2$ . R.  
 Meerschäum.  $\text{MgSi} + \text{H}$  oder  $2\text{H}$ .  
 Aphrodit.  $\text{Mg}^2\text{Si}^2 + 2\text{H} = (2\text{MgSi} + \text{H}) + \text{MgH}$ .  
 Gymnit.  $\text{Mg}^2\text{Si} + 3\text{H} = (\text{MgSi} + 2\text{H}) + \text{MgH}$ .  
 Spadait.  $\text{Mg}^5\text{Si}^4 + 4\text{H} = (4\text{MgSi} + 3\text{H}) + \text{MgH}$ .  
 Pikrosmin.  $2\text{Mg}^3\text{Si}^2 + 3\text{H} = (4\text{MgSi} + \text{H}) + 2\text{MgH}$ .  
 Kerolith.\*  $\text{Mg}, \text{Si}, \text{H}$ .

(S. auch 19. Thonerde-Talkerde-Silicate.)

4. *Silicate von Talkerde und Alkali.*

Retinalith.  $(2\text{NaSi} + \text{Mg}^3\text{Si}) + 8\text{H}$ .

## 5. Silicate von Talkerde und Kalkerde.

Augit. (Diopsid, Malakolith.)	$\text{Ca}^2\text{Si}^2 + \text{Mg}^2\text{Si}^2$ . Vgl. 30., 31., 32., 40., 46.
Hornblende. (Tremolith, Grammatit, Strahlstein, Asbest z. Th.)	$\text{CaSi} + \text{Mg}^2\text{Si}^2$ , vielleicht auch $3\text{R}\ddot{\text{Si}}$ $+ 2\text{R}^2\text{Si}^2$ . Vergl. 29., 31., 33., 40.
Nephrit.	(4) $\text{Ca}, \text{Mg}, \ddot{\text{Si}}$ .

## 6. Silicate von Beryllerde.

Phenakit.	$\text{Be}^2\text{Si}$ .
-----------	--------------------------

## 7. Silicate von Thonerde.

Agalmatolith. *	$\ddot{\text{Al}}\text{Si}^3$ . Lychnell. Vergl. 8.
Pyrophyllit. *	$\ddot{\text{Al}}\text{Si}^3 + 3\text{H}$ . (?) R. Vergl. 19.
Razoumowskin.	$\ddot{\text{Al}}\text{Si}^2 + 3\text{H}$ .
Xenolith.	$\ddot{\text{Al}}\text{Si}$ .
Pholerit.	$\ddot{\text{Al}}\text{Si} + 2\text{H}$ .
Bamlit.	$\ddot{\text{Al}}^2\text{Si}^3$ .
Andalusit. (Bucholzit, Fibrolit)	$\ddot{\text{Al}}^4\text{Si}^3$ .
Cyanit. (Sillimanit.)	$\ddot{\text{Al}}^3\text{Si}^2$ .
Wörthit.	$\ddot{\text{Al}}^6\text{Si}^5 + 3\text{H} = 5\ddot{\text{Al}}\text{Si} + \ddot{\text{Al}}\text{H}^3$ .
Allophan.	$\ddot{\text{Al}}^3\text{Si}^2 + 15\text{H}$ und $20\text{H}$ .
Opalin-Allophan.	$(\ddot{\text{Al}}^2\text{Si} + 12\text{H}) + 2\ddot{\text{Al}}\text{H}^3$ .
Kaolin.	
a) gewöhnlicher.	$\ddot{\text{Al}}^3\text{Si}^4 + 6\text{H}$ , Forchhammer, oder $\ddot{\text{Al}}\text{Si} + 2\text{H}$ , gemengt mit $\text{Si}$ . Brongn. Malaguti.
b) von Passau.	$\ddot{\text{Al}}^2\text{Si}^3 + 6\text{H}$ .
Bol z. Th.	
Catlinit.	} $\text{Al}, \text{Si}, \text{H}$ .
Cimolit.	
Collyrit.	
Halloysit.	
Lenzinit.	
Nontronit.	
Steinmark.	
Tuesit.	

## 8. Silicate von Thonerde und Kali.

Kali-Feldspath.  $\text{KSi} + \text{AlSi}^3$ .  
(Orthoklas.)

Leucit.  $\text{K}^3\text{Si}^2 + 3\text{AlSi}^2$ .

Damourit.  $(\text{KSi} + 3\text{AlSi}) + 2\text{H} = (\text{KSi} + \text{AlSi}^3) + 2\text{AlH}$ .

Agalmatolith. \* (5)  $\text{Al, K(Ca), Si, H}$ . Vergl. 7.

## 9. Silicate von Thonerde und Natron.

Natron-Feldspath.  $\text{NaSi} + \text{AlSi}^3$ .  
(Albit.)

Mesotyp.  $(\text{NaSi} + \text{AlSi}) + 2\text{H}$ .

(Natrolith.)  
Lehunit.  $(\text{NaSi} + \text{AlSi}) + 3\text{H}$ .

Analcim.  $(\text{Na}^3\text{Si}^2 + 3\text{AlSi}^2) + 6\text{H}$ .

## 10. Silicate von Thonerde, Natron und Kali.

Kali-Natron-Feldspath. }  
(Periklin z. Th., Albit }  
z. Th.)

$(\text{K, Na})\text{Si} + \text{AlSi}^3$  u.  $(\text{Na, K})\text{Si} + \text{AlSi}^3$ .

Glasiger Feldspath. }

Ryakolith.  $(\text{Na, K})\text{Si} + \text{AlSi}$ .

Nephelin (Eläolith).  $(\text{Na, K})^2\text{Si} + 2\text{AlSi}$ .

Pollux. Brthpt.  $\text{K, Na, Si, H}$ .

## 11. Silicate von Thonerde und Lithion.

Kastor. Brthpt.  $\text{LiSi}^3 + 2\text{AlSi}^3$ .

Zygidit. Br.  $\text{Li, Al, Si}$ .

## 12. Silicate von Thonerde, Lithion und Natron.

Petalit.  $(\text{Li, Na})^3\text{Si}^4 + 4\text{AlSi}^4$ .

Spodumen.  $(\text{Li, Na})^3\text{Si}^4 + 4\text{AlSi}^2$ .

## 13. Silicate von Thonerde und Baryterde.

Harmotom. (6)  $(\text{Ba}^3\text{Si}^2 + 4\text{AlSi}^2) + 18\text{H}$ . v. Kob.

## 14. Silicate von Thonerde, Baryt- und Strontianerde.

Brewsterit. (7)  $[(\text{Sr, Ba})\text{Si} + \text{AlSi}^3] + 5\text{H}$ .

## 15. Silicate von Thonerde und Kalkerde.

Beaumontit. ? (9)	$(\ddot{R}\ddot{S}i^2 + \ddot{A}l\ddot{S}i^3) + 5H.$
Aedelforsit.	$(\ddot{C}a\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i^2) + 4H.$
Stilbit.	$(\ddot{C}a\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i^2) + 6H.$
Heulandit.	$(3\ddot{C}a\ddot{S}i + 4\ddot{A}l\ddot{S}i^2) + 18H$ oder $21H.$
Leonhardt.	$(3\ddot{C}a\ddot{S}i + 4\ddot{A}l\ddot{S}i^2) + 15H.$
Phakolith. (11)	$(2\ddot{C}a\ddot{S}i + \ddot{A}l^2\ddot{S}i^3) + 10H.$
Scolecit.	$(\ddot{C}a\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i) + 3H.$
Caporcianit. (10)	$(\ddot{C}a\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i) + 3H$ (?).
Poonahlit.	$(3\ddot{C}a\ddot{S}i + 5\ddot{A}l\ddot{S}i) + 12H = \left\{ \begin{array}{l} (\ddot{C}a\ddot{S}i + 2\ddot{A}l\ddot{S}i) + 6H \\ (2\ddot{C}a\ddot{S}i + 3\ddot{A}l\ddot{S}i) + 6H \end{array} \right\}$
Chabasit.	$(\ddot{C}a^3\ddot{S}i^2 + 3\ddot{A}l\ddot{S}i^3) + 18H$ und $(\ddot{C}a\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i^2) + 6H.$
Laumontit.	$(\ddot{C}a^3\ddot{S}i^2 + 4\ddot{A}l\ddot{S}i^2) + 18H$ , oder vielleicht $(\ddot{C}a^3\ddot{S}i^2 + 3\ddot{A}l\ddot{S}i^2) + 12H.$
Barsowit.	$\ddot{C}a^3\ddot{S}i^2 + 3\ddot{A}l\ddot{S}i.$
Glotalith.	$(\ddot{C}a^3\ddot{S}i^2 + \ddot{A}l\ddot{S}i) + 9H.$
Mejonit.	$\ddot{C}a^3\ddot{S}i + 2\ddot{A}l\ddot{S}i.$
Wernerit. (8)	$\ddot{C}a^3\ddot{S}i + 3\ddot{A}l\ddot{S}i.$
Anorthit. (8)	$\ddot{C}a^3\ddot{S}i + 3\ddot{A}l\ddot{S}i.$
Zeagonit. (Gismondin.)	$(3\ddot{R}\ddot{S}i + 4\ddot{A}l\ddot{S}i) + 15H.$
Alumocalcit.	} $\ddot{C}a, \ddot{A}l, \ddot{S}i, H.$
Edingtonit.	
Sphärostilbit.	
Hypostilbit.	

## 16. Silicate von Thonerde, Kalkerde und Kali.

Antrimolith.	$(3\ddot{R}\ddot{S}i + 5\ddot{A}l\ddot{S}i) + 15H.$ Vielleicht $(\ddot{R}\ddot{S}i + 2\ddot{A}l\ddot{S}i) + 5H.$ R.
Polyargit.	$(\ddot{R}^3\ddot{S}i^2 + 5\ddot{A}l\ddot{S}i) + 4H.$

## 17. Silicate von Thonerde, Kalkerde und Natron.

Faujasit.	$(\ddot{R}^3\ddot{S}i^4 + 3\ddot{A}l\ddot{S}i^2) + 24H.$
Epistilbit.	$(\ddot{R}\ddot{S}i + 3\ddot{A}l\ddot{S}i^3) + 5H.$



Oligoklas.	}	$R\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i^2.$
(Hafnefjordit, Loxo- klas.)		
Labrador.		$R\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i.$
Mesolith.		
a) Natronh. Scolecit.		$[(Ca, Na)\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i] + 3H.$
b) Kalkhalt. Mesotyp, (Harringtonit?)		$[(Na, Ca)\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i] + 2H.$
Porzellanspath.	}	$\left. \begin{array}{l} Na\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i. \\ Ca^3\ddot{S}i^2 + 2\ddot{A}l\ddot{S}i \end{array} \right\}$
Andesin.		
Saccharit.		$R^3\ddot{S}i^2 + 3\ddot{A}l\ddot{S}i^2.$
Ledererit.		$2(R^3\ddot{S}i^2 + 3\ddot{A}l\ddot{S}i^2) + 3H.$
Gmelinit.		$(R^3\ddot{S}i^2 + 3\ddot{A}l\ddot{S}i^2) + 6H.$
Skapolith.		$(R^3\ddot{S}i^2 + 3\ddot{A}l\ddot{S}i^2) + 18H.$
Brevicit.		$R^3\ddot{S}i^2 + 2\ddot{A}l\ddot{S}i.$
Mesole.		$(R^3\ddot{S}i^2 + 3\ddot{A}l\ddot{S}i) + 6H.$
Sarkolith.		$(R^3\ddot{S}i^2 + 3\ddot{A}l\ddot{S}i) + 8H. ?$
Indianit.		$R^3\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i.$
Thomsonit. }	}	$R^3\ddot{S}i + 3\ddot{A}l\ddot{S}i.$
Comptonit. }		
		$(R^3\ddot{S}i + 3\ddot{A}l\ddot{S}i) + 7H.$

18. Silicate von Thonerde, Kalkerde, Natron und Kali.  
Phillipsit. (12)  $(R^3\ddot{S}i^2 + 3\ddot{A}l\ddot{S}i^2) + 15H. R.$

19. Silicate von Thonerde und Talkerde.

Seifenstein.	(13) a)	$(2Mg^3\ddot{S}i^2 + \ddot{A}l\ddot{S}i) + 6H$ und $10H.$
(Saponit.)	b)	$\left\{ \begin{array}{l} (3Mg^3\ddot{S}i + 2\ddot{A}l\ddot{S}i) + 3H. \\ 4[(Mg^3\ddot{S}i^2) + 3H]. \end{array} \right.$
Pyrophyllit. *	(14)	$(Mg^3\ddot{S}i^2 + 9\ddot{A}l\ddot{S}i^2) + 9H. ?$ Vergl. 7.
Kämmererit. (Pyrosklerit.)		$(2Mg^3\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i) + 6H.$
Steatit vom Ural.		$(Mg^3\ddot{S}i + \ddot{A}l^2\ddot{S}i) + 3MgH^2.$ Herm.
Perthit.		$\ddot{A}l, Mg, \ddot{S}i.$
Kerolith.		$\ddot{A}l, Mg, \ddot{S}i, H.$ Vergl. 3.
20. Silicate von Thonerde, Talkerde und Kali.		
Onkosin.		$\ddot{A}l, Mg, K, \ddot{S}i, H.$

## 21. Silicate von Thonerde, Talkerde und Kalkerde.

Neuroolith.	$(R^3 Si^4 + 5 Al Si^4) + 6 H. (?)$
Amphodelith.	$R^3 Si + 3 Al Si.$
Chonikrit.	$(3 R^3 Si + 2 Al Si) + 6 H (?)$ oder vielleicht $(R^3 Si^2 + R Al) + 3 H. (?)$
Pyralolith.	$Mg, Ca, (Al) Si, H.$

## 22. Silicate von Thonerde, Talkerde, Kalkerde und Alkali.

Rosellit.	$(R^3 Si^2 + 6 Al Si) + 6 H.$
Humboldtith. (Melilith.)	(15) $2 R^3 Si + Al Si.$
Diploit.	(16) $R^3 Si + 4 Al Si. (?)$

## 23. Silicate von Thonerde und Beryllerde.

Beryll.	$Be^3 Si^2 + Al Si^2.$
Euklas.	$2 Be^3 Si + Al^2 Si.$

## 24. Silicate von Zirkonerde.

Zirkon.	$Zr Si.$
Malakon.	$Zr_2 Si$ oder $2 Zr Si + H. ?$

## 25. Silicate von Thorerde.

Thorit.	Hauptbestandtheil = $Th^3 Si + 3 H.$
---------	--------------------------------------

## 26. Silicate von Manganoxydul(oxyd).

Tephroit.	$Mn^3 Si.$
Heteroklin.	$Mn^3 Si$ , gemengt mit $Mn$ oder $Mn.$
Mangankiesel, schwarzer.	$Mn^3 Si + 3 H. (?)$
Marcelin.	(17) $Mn^3 Si.$
Kieselmangan.	(18) $Mn, Si.$

## 27. Silicate von Manganoxydul und Kalkerde.

Mangankiesel, rother.* (Bustamit.)	$R^3 Si^2.$ Vergl. 46.
---------------------------------------	------------------------

## 28. Silicate von Eisenoxydul (und oxyd).

Chlorophät.	$Fe Si + 6 H.$
Wasserfreies Eisensilicat. Thoms.	$Fe^3 Si.$

Sideroschisolith.	$\text{Fe}^6\text{Si} + 2\text{H}$ . (?)
Anthosiderit.	$\text{FeSi}^3 + \text{H}$ .
Pinguit.	$(\text{FeSi} + \text{Fe}^3\text{Si}^2) + 15\text{H}$ .
Thuringit.	$(3\text{Fe}^3\text{Si} + \text{Fe}^2\text{Si}) + 12\text{H}$ .
Hisingerit. (Thraulit.)	$(\text{FeSi} + \text{FeSi}) + 6\text{H}$ (?), oder viel- leicht $\text{FeSi} + 3\text{H}$ . (?)

## 29. Silicate von Eisenoxydul(oxyd) und Natron.

Krokydolith.	$(\text{Na}^3\text{Si}^4 + 3\text{Fe}^3\text{Si}^2) + x\text{H}$ .
Arfwedsonit. *	$\text{NaSi} + \text{Fe}^3\text{Si}^2$ . Vergl. 5., 31., 33., 40.
Achmit.	$\text{NaSi} + \text{FeSi}^2$ .

## 30. Silicate von Eisenoxydul(oxyd) und Kalkerde.

Babingtonit.	$3\text{CaSi} + \text{Fe}^3\text{Si}^2$ .
Augit. * (Schwarzer A. von Arendal, Hedenber- git von Tunaberg.)	$\text{Ca}^3\text{Si}^2 + \text{Fe}^3\text{Si}^2$ . Vgl. 5., 31., 32., 40., 46.
Wehrlit.	$(\text{Fe}, \text{Ca})^3\text{Si} + 3\text{FeSi}$ .
Lievrit.	$3(\text{Ca}, \text{Fe})^3\text{Si} + \text{Fe}^2\text{Si}$ .

## 31. Silicate von Eisenoxydul(oxyd) und Talkerde.

Hornblende. * (Antophyllit, Asbest z. Th.)	$\text{FeSi} + \text{Mg}^3\text{Si}^2$ . Vergl. 5., 29., 33., 40.
Broncit. * (Hypersthen z. Th.)	(19) } $(\text{Mg}, \text{Fe})^3\text{Si}^2$ . Vgl. Augit 5., 30., 32., 40., 46.
Pikrophyll.	$\text{R}^3\text{Si}^2 + 2\text{H}$
Dermatin.	$\text{R}^3\text{Si}^2 + 6\text{H}$ . (?)
Monradit.	$4\text{R}^3\text{Si}^2 + 3\text{H}$ .
Hydrophit.	$\text{R}^2\text{Si} + 3\text{H}$ . (?)
Olivin. (Hyalosiderit)	$(\text{Mg}, \text{Fe})^3\text{Si}$ .
Villarsit.	$4\text{R}^3\text{Si} + 3\text{H}$ .
Schillerspath.	(20) $(3\text{R}^3\text{Si} + 2\text{H}) + 2\text{MgH}$ . R.
Antigorit.	$\text{R}^3\text{Si}^2 + \text{MgH}$ .

Chrysotil.	(21)	$(R^3 Si^2 + 2H) + MgH.$
(Baltimorit, Schweizer's Talksilicate.)		
Serpentin.		$(2R^3 Si^2 + 3H) + 3MgH.$
Talksilicat (von Zermatt).		$2(R^3 Si^2 + 3H) + 3MgH.$
Nemalit.		$(R^3 Si + 6H) + 6MgH.$
Bergholz (von Sterzing).		$3(Mg Si + H) + (Fe Si^2 + 2H).$

### 32. Silicate von Eisenoxydul(oxyd), Talk- und Kalkerde.

Augit (Diopsid, Salit, Malacolith, Diallag, Hypersthen, Asbest z. Th.).	$R^3 Si^2$ , oder genauer theils $(Ca, Fe)^3 Si^2 + Mg^3 Si^2$ , theils $Ca^3 Si^2 + (Mg, Fe)^3 Si^2$ . Vergl. 5., 30., 31., 40., 46.
---	---

Batrachit.	$R^3 Si.$
Xylith.	$(R Si + Fe Si) + H.$

### 33. Silicate von Eisenoxydul, Talkerde, Kalkerde und Alkali.

Aegirin. * (Arfwedsonit.)	$(Na, K, Ca, Mg) Si + Fe^3 Si^2$ . Vgl. Hornblende 5., 29., 31., 40.
---------------------------	--

### 34. Silicate von Eisenoxydul(oxyd) und Thonerde.

Rhodalith.	$(Fe, Al) Si^4 + 9H. (?)$
Staurolith. (22)	
a) von St. Gotthardt.	$R^2 Si.$
b) von Airolo.	$R^3 Si^2.$
c) von der Bretagne und vom Ural.	$R^5 Si^4.$
Erenit <sup>1)</sup> .	$(Al, Fe) Si^2 + 6H.$
Eisensteinmark.	$(Fe, Al)^3 Si^3 + 6H. (?)$
Stilpnomelan.	$(2Fe^3 Si^2 + Al Si^2) + 6H.$
Granat * (Almandin).	$Fe^3 Si + Al Si.$ Vergl. 36., 38., 40., 47., 49., 50., 51. XI.
Chloritoid. *	(23) $Fe^3 Si + Al^3 Si.$ Erdm. Vergl. 38.

1) Denselben Namen führt ein Kupferarseniat.

Sismondin. Fe, (Fe?), Al, Si, H.

Bergseife. )  
Bol z. Th. )  
Chamoisit. )  
Malthacit. ) Desgleichen.

35. Silicate von Eisenoxydul(oxyd), Thonerde und Alkali.

Cluthalith.  $(R^3 \ddot{S}i^2 + 3 \ddot{A}l \ddot{S}i^2) + 9 \ddot{H}. (?)$

Lepidomelan.  $(Fe, K)^3 \ddot{S}i + 3 (Fe, Al) \ddot{S}i.$

Iberit.  $[(Fe, K)^3 \ddot{S}i + 3 \ddot{A}l \ddot{S}i] + 3 \ddot{H}.$

Pinit z. Th. \*  $\ddot{A}l, Fe (Fe?) K, Si, H. \text{ Vergl. } 39.$

(von Stolpen, Penig).

36. Silicate von Eisenoxydul(oxyd), Thonerde und Kalkerde.

Isopyr.  $2 (Ca, Fe) \ddot{S}i + \ddot{A}l \ddot{S}i^2. R. (?)$

$Ca \ddot{S}i + (Al, Fe) \ddot{S}i. \text{ von Kob. } (?)$

Huronit.  $(R^3 \ddot{S}i^2 + 4 \ddot{A}l \ddot{S}i) + 3 \ddot{H}.$

Prehnit.  $(Ca^2 \ddot{S}i + R \ddot{S}i) + \ddot{H}.$

Kirwanit.  $(3 R^2 \ddot{S}i + \ddot{A}l \ddot{S}i) + 2 \ddot{H}.$

Diphanit.  $(2 R^2 \ddot{S}i + 3 \ddot{A}l^2 \ddot{S}i) + 4 \ddot{H}.$

Granat. \*  $R^3 \ddot{S}i + \ddot{A}l \ddot{S}i. \text{ Vgl. } 34., 38., 40., 47., 49., 50., 51. \text{ XI.}$

(Essonit, Grossular,  
Kaneelstein, Roman-  
zowit.)

Epidot. \*  $R^3 \ddot{S}i + 2 R \ddot{S}i. \text{ Vergl. } 50.$

(Epidot und Pistazit.)

Thulit.  $R^3 \ddot{S}i + 2 \ddot{A}l \ddot{S}i.$

Zeuxit.  $(R^3 \ddot{S}i + 2 R \ddot{S}i) + 2 \ddot{H}. (?)$

Gehlenit.  $2 Ca^3 \ddot{S}i + R^2 \ddot{S}i.$

Skorilith.  $Ca, Al, Fe, Si.$

Plinthit.  $Ca, Al, Fe, Si, H.$

37. Silicate von Eisenoxydul(oxyd), Thonerde, Kalkerde und Alkali.

Chalilith.  $(3 R \ddot{S}i + 4 R \ddot{S}i) + 12 \ddot{H}. (?)$

Bytownit.  $(Ca, Na)^3 \ddot{S}i^2 + 3 (Al, Fe) \ddot{S}i.$

Nuttalith.  $3 R^2 \ddot{S}i + 2 \ddot{A}l \ddot{S}i.$

Saussurit.  $Na, Ca, Fe, Al, Si.$

38. Silicate von Eisenoxydul(oxyd), Thonerde und Talkerde.

- Pyrrargillit.  $(R\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i) + 4H.$
- Cordierit. (24)  $R^3\ddot{S}i^2 + 3R\ddot{S}i.$   
(Steinheilit, harter  
Fahlunit.)
- Bonsdorffit.  $(R^3\ddot{S}i^2 + 3R\ddot{S}i) + 2H.$   
(Metam. Cordierit.)
- Esmarkit.  $(R^3\ddot{S}i^2 + 3\ddot{A}l\ddot{S}i) + 3H.$   
(Metam. Cordierit.)
- Fahlunit.  $(R^3\ddot{S}i^2 + 3R\ddot{S}i) + 6H.$   
(Metam. Cordierit.)
- Granat.\*  $R^3\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i.$  Vergl. 34., 36., 40., 47., 49.,  
(Von Ohlapian, Hal- 50., 51., XI  
landsås etc.)
- Praseolith.  $(R^3\ddot{S}i + 2\ddot{A}l\ddot{S}i) + 3H.$   
(Metam. Cordierit.)
- Pyrosklerit.  $(2R^3\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i) + 4\frac{1}{2}H.$  (?)
- Chloritoid.\* Bons-  
dorff.  $(3R^3\ddot{S}i + 2\ddot{A}l^3\ddot{S}i) + 6H.$  Vergl. 34.
- Chlorit (Pennin, Leuch-  
tenbergit).  $(Mg^3\ddot{S}i^2 + 3R\ddot{S}i) + 9MgH.$  R.
- Ripidolith. (25)  $(R^3\ddot{S}i + 3R\ddot{S}i) + 9MgH.$  R.
- Saphirin.  $3R\ddot{A}l + \ddot{A}l\ddot{S}i.$  (?)
- Boltonit. }  
Gedrit. }  $Mg, Fe, \ddot{A}l, \ddot{S}i.$
- Aspasiolith. }  
(Metam. Cordierit.) }  $Mg, Fe (Fe), \ddot{A}l, \ddot{S}i, H.$
- Steatit.\* }  
Vermiculit. }

39. Silicate von Eisenoxydul(oxyd), Thonerde, Talkerde und Alkali.

- Glimmer, einaxiger.\*  $(Fe, Mg, K)^3\ddot{S}i + (Fe, \ddot{A}l)\ddot{S}i.$  Vergl. 57.
- Pinit z. Th.\*  $(Fe, Mg, K)\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i.$  Vergl. 35.  
(Von Auvergne.)
- Gigantolith.  $(R\ddot{S}i + \ddot{A}l\ddot{S}i) + H.$   
(Metam. Cordierit.)

- Weissit.  $R^3 Si^2 + 2 Al Si^2$ .  
(Metam. Cordierit.)
- Grünerde.  $Fe, Mg, K, Al, Si, H$ .  
(z. Th. metam. Augit.)
40. Silicate von Eisenoxydul(oxyd), Thonerde, Talk- und Kalkerde.
- Thonerdehaltige Augite. \*  $R^3 (Si, Al)^2$ . (?)  
(Diallag, Hypersthen z. Th. Vergl. 31., 32.)
- Thonerdehaltige Hornblenden.  $R (Si, Al) + R^3 (Si, Al)^2$ . (?)
- Seybertit.  $(R Si + R^3 Al^2) + H$ . (?) Ob Xanthophyllit?
- Xanthophyllit.  $[3 (R Si + R^3 Al^2) + H] + Al H^3$ . (?)
- Granat. \*  $R^3 Si + R Si$ . Vergl. 34., 36., 38., 47., 49., 50., 51., XI
- Vesuvian. Dieselbe Formel.  
(Frugårdit, Gökumit.)  $R$  gewöhnlich = Ca, Fe, zuweilen auch noch Mg, Mn und Na. —  $R = Al$ .
- Puschkinit.  $R^3 Si + 2 R Si$ .  
(Talk-Epidot.)
- Jeffersonit. \* Thomson.  $3 R^3 Si^2 + Al^2 Si$ . (?) Vergl. 47.
41. Silicate von Eisenoxydul(oxyd), Thonerde, Talkerde, Kalkerde und Alkali.
- a) Kalihaltige.
- Raphilith.  $6 (Ca, Mg, K) Si + R Si$ . (?)
- Tachylith.  $R^3 Si^2 + Al Si$ .
- b) Natronhaltige.
- Wichtyn.  $R^3 Si^2 + R Si^2$ .
- Glaukophan.  $3 R^3 Si^2 + 2 Al Si^2$ .
42. Silicate von Eisen- und Ceroxydul (La, Di).
- Cerit.  $(Ce, La, Di, Fe)^3 Si + 3 H$ .
43. Silicate von Eisen- und Ceroxydul, Yttererde (und Beryllerde).
- Gadolinit. (26)  $R^3 Si$ . (?)

#### 44. Silicate von Eisenoxydul, Ceroxydul, Thon- und Kalkerde.

Allanit.  $(3R^3Si + 2AlSi)$

Cerin.  $3R^3Si + 2R^3Si$

#### 45. Silicate von den vorigen und von Yttererde.

Orthit.  $3R^3Si + 2AlSi$

Pyrorthit. Orthit, gemengt mit Silicaten von Ce, Y, Mn, Fe, Al.

#### 46. Silicate von Eisen- und Manganoxydul(oxyd).

Thomson's Mangan-  
silicate von Franklin. }  $R^3Si^2$ . Vergl. 27.  
Rother Mangankiesel\* }  
von Algier. }

Troostit.  $Fe^3Si^2 + 3Mn^3Si$

Knebelit.  $Fe^3Si + Mn^3Si$

Kieselsinter von Freiberg.  $(Fe, Mn)^2Si^2 + 18H$

Fowlerit.  $Mn, Fe(Fe?), Si, H$

#### 47. Silicate von Eisenoxydul(oxyd), Manganoxydul und Kalkerde.

Jeffersonit. \* Keating.  $R^3Si$ . (?) Vergl. 40.

Granat. \*  $(Ca, Mn)^3Si + FeSi$ . Vergl. 34., 36., 38., 40., 49., 50., 51., XI.  
(Von Lindbo, Långbanshyttan, Altenau, Suhl etc.)

#### 48. Silicate von Eisen- und Manganoxydul(oxyd) und Talkerde.

Villarsit.  $4R^3Si + 3H$

Cronstedtit.  $(Fe, Mn, Mg)^3Si + FeH^3$

#### 49. Silicate von Eisen- und Manganoxydul(oxyd) und Thonerde.

Ottrelith.  $(R^3Si^2 + 2AlSi) + 3H$

Granat. \*  $R^3Si + AlSi$ . Vergl. 34., 36., 38., 40., 47., 50., 51., XI.  
(Von Fahlun, Ungarn,



Engsö, Franklin,  
Broddbo.)

Karpholith. (27)  $(R^3Si + 3AlSi) + 6H. (?)$

50. Silicate von Eisen- und Manganoxydul(oxyd), Thonerde und Kalkerde.

Granat. \*  $R^3Si + RSi.$  Vergl. 34., 36., 38., 40., 47.,  
(Weifser G. v. Telle- 49., 51., XI.  
marken, brauner v.  
Klemetsaune, Hesselkulla, Arendal,  
Franklin, Vesuv.)

Mangan-Epidot. \*  $R^3Si + 2RSi.$  Vergl. 36.

Polyolith. }  $Fe, (Fe?) Mn, Ca, Al, Si.$

Xanthit. }

51. Silicate der vorigen und der Talkerde.

Granat. \*  $R^3Si + RSi.$  Vergl. 34., 36., 38., 40., 47.,  
(Malsjö, Gotthardt, 49., 50., XI.  
Wilui, Friedeberg,  
Arendal, Hallandsås.)

Polyadelphit.  $R, R, Si.$

52. Silicate von Nickeloxyd und Talkerde.

Pimelith.  $2RSi + H.$

53. Silicate von Zinkoxyd.

Williamit.  $Zn^3Si.$

Kieselzinkerz.  $2Zn^3Si + 3H,$  oder  $Zn^3Si + 2H$   
(Thomson's u. Hermann's, An.)

54. Silicate von Kupferoxyd.

Dioplas.  $Cu^3Si^2 + 3H.$

Kieselkupfer.  $Cu^3Si^2 + 6H.$

55. Silicate mit Schwefelmetallen.

Helvin.  $MnMn + 3(Mn, Fe, Be)^2Si. (?)$

56. Silicate mit Chlormetallen.

Sodalith.  $NaCl + (Na^3Si + 3AlSi).$

Endyalith.  $NaCl + 4[2(Ca, Na, Fe)^3Si^2 + ZrSi^2].$

Pyrosmalith.  $(FeCl^3 + FeH^6) + 4(Fe^3Si^2 + Mn^3Si^2). (?)$

## 57. Silicate mit Fluormetallen.

Apophyllit.	(28)	$\left. \begin{array}{l} \text{KSi} + 6 \text{CaSi} \\ \text{KFl} + \text{SiFl}^3 + 6(\text{CaFl} + \text{SiFl}^3) \end{array} \right\} + 15 \text{H. R.}$
Leukophan.		$2 \text{NaFl} + (2 \text{Ca}^2 \text{Si}^2 + 3 \text{Be}^2 \text{Si})$
Lithionglimmer.		
a) Lepidolith.		$(\text{K, Li, Na}) \text{Fl} + (\text{Al, Mn}) \text{Si}^2$
b) Lithionglimmer.		$(\text{K, Li, Na}) \text{Fl} + (\text{Al, Fe}) \text{Si}^2$
Glimmer, brauner 2axiger von New-York.		$\text{KFl} + (3 \text{Mg}^2 \text{Si} + 2 \text{AlSi})$
Glimmer * (1- und 2-axige).		
a) Talkerdehaltige.		$\text{K, Mg, Fe}(\text{Fe}), \text{Al, Si, Fl.}$
b) Talkerdefreie.		$\text{K, Fe}(\text{Fe}), \text{Al, Si, Fl.}$ Vergl. 39.
Chondroit.		$\text{MgFl} + 2(\text{Mg, Fe})^2 \text{Si}$
Topas.	(29)	$(\text{AlFl}^3 + \text{SiFl}^3) + 2(\text{AlSi} + \text{Al}^2 \text{Si})$ . R.
Pyknit.		$(\text{AlFl}^3 + \text{SiFl}^3) + (3 \text{AlSi} + \text{Al}^2 \text{Si})$ . R.

## II. Carbonate.

Soda.	$\text{NaC} + x \text{H.}$
Trona.	$\text{Na}^2 \text{C}^3 + 4 \text{H.}$
Witherit.	$\text{BaC.}$
Strontianit.	$\text{SrC.}$
Arragonit. } Kalkspath. }	$\text{CaC.}$
Gay-Lussit.	$(\text{NaC} + \text{CaC}) + 5 \text{H.}$
Barytocalcit.	$\text{BaC} + \text{CaC}$ und $\text{BaC} + 2 \text{CaC.}$ (?)
Magnesit.	$\text{MgC.}$
Hydromagnesit.	$3(\text{MgC} + \text{H}) + \text{MgH.}$
Bitterspath. (Dolomit, Guhrhofian, Miemit.)	$(\text{Ca, Mg}) \text{C.}$
Predazit.	$(2 \text{CaC} + \text{MgC}) + \text{H.}$ (?)
Ytterspath.	$\text{Y, C.}$
Lanthanit. (Kohlens. Ceroxydul.)	$(\text{LaC} + \text{H}) + 2 \text{LaH.}$ (?)

Spatheisenstein.	[Fe, Mn, (Mg, Ca)] $\ddot{C}$ .
(Sphärosiderit.)	
Mesitinspath.	(Mg, Fe) $\ddot{C}$ und (Mg, Fe, Mn, Ca) $\ddot{C}$ .
(Ankerit, Breunerit, Magnesit z. Th.)	
Manganspath.	} (Mn, Ca, Fe, Mg) $\ddot{C}$ .
Manganocalcit.	
Zinkspath.	Zn $\ddot{C}$ .
Zinkblüthe.	(Zn $\ddot{C}$ + H) + 2ZnH.
Weißbleierz.	Pb $\ddot{C}$ .
Plumbocalcit.	} (Ca, Pb) $\ddot{C}$ .
Blei-Arragonit.	
Zinkbleispath.	
Mysorin.	Cu $\ddot{C}$ .
Malachit.	Cu $\ddot{C}$ + H oder Cu $\ddot{C}$ + CuH.
Kupferlasur.	Cu $\ddot{C}$ + H oder 2Cu $\ddot{C}$ + CuH.
Aurichalcit.	(Zn $\ddot{C}$ + 2H) + (Cu $\ddot{C}$ + H).
Silberoxyd, kohlen- sures. (?)	Ag $\ddot{C}$ . (?)

## Carbonate mit Chlormetallen.

Bleihoernerz. PbCl + Pb $\ddot{C}$ .

## Carbonate mit Fluormetallen.

Parisit. Ce, La, Di, Ca,  $\ddot{C}$ , Fl, O, H.

## Carbonate mit Silicaten.

Cancrinit. Ca $\ddot{C}$  + (Na $\ddot{S}$ i + 2AlSi).Stroganowit. Ca $\ddot{C}$  + [(Ca, Na) $\ddot{S}$ i + 2AlSi].

## III. Oxalate.

Kalk, oxalsaurer. Ca $\ddot{C}$  + H. (?)Oxalit. 2Fe $\ddot{C}$  + 3H.

(Humboldt.)

## IV. Mellitate.

Honigstein. (Al + 3C $\ddot{O}$ ) + 18H, oder  
(Al + 3C $\ddot{H}^2$ O) + 15H.

## V. Borate.

Tinkal.	$\text{NaB}^2 + 10\text{H}$ .
Borocalcit.	$\text{CaB}^2 + 6\text{H}$ .
Hydroborocalcit.	$\text{Ca, B, H}$ .
Boracit.	$\text{Mg}^3\text{B}^4$ , oder $\text{MgB}^2 + 2\text{MgB}$ .
Hydroboracit.	$(\text{Ca}^3\text{B}^4 + \text{Mg}^3\text{B}^4) + 18\text{H}$ .

## Borate mit Silicaten.

Datolith.	$(3\text{CaB} + \text{Ca}^3\text{Si}^4) + 3\text{H}$ . R.
	$3(\text{CaB} + \text{CaSi}) + \text{H}^3\text{Si}$ . Scheerer.
Botryolith.	$(3\text{CaB} + \text{Ca}^3\text{Si}^4) + 6\text{H}$ R.
	$3(\text{CaB} + \text{CaSi}) + \text{H}^3\text{Si}$ . Scheerer.
Axinit.	$(\text{Ca, Mg})^3(\text{Si, B})^2 + 2(\text{Al, Fe, Mn})(\text{Si, B})$ . R.
Turmalin.	(30)
a) Schörl.	$\text{R}(\text{B, C}) + \text{AlSi}^2$ .
	$\text{R} = \text{Fe, Mg, Li, Na}$ .
b) Achroit.	$2\text{R}(\text{B, C}) + 3\text{Al}^2\text{Si}^3$ .
	$\text{R} = \text{Na, Li, Mg, Mn}$ .
c) Rubellit.	$2\text{R}^2\text{B} + 3\text{Al}^2\text{Si}^3$ .
	$\text{R} = \text{Na, Li, Mn, Mg, Herm}$ .

## VI. Verbindungen von Titanoxyden.

## a) Von Titanoxyd (Titanite).

Titaneisen.	$\text{Ti, Fe}$ . H. Rose.
Von Iserwiese.	$\text{Ti} + \text{Fe}$ .
- Egersund.	$\text{Ti}^2 + \text{Fe}^3$ .
- Iserwiese.	$\text{Ti}^3 + \text{Fe}^4$ .
- Ilmangeb.	$\text{Ti}^4 + \text{Fe}^4$ .
- Gastein.	$\text{Ti}^3 + \text{Fe}^3$ .
- Arendal.	$\text{Ti} + \text{Fe}^3$ .
- Spessart.	} $\text{Ti} + \text{Fe}^6$ .
- Uddewalla.	

## b) Von Titansäure (Titanate).

Perowskit.	$\text{CaTi}$ .
------------	-----------------

Polymignit.  $\text{Ca, Y, Ce, Zr, Fe, Mn, Ti}$ .  
 Aeschnyt. Hartwall.  $\text{Ce, Ca, Zr, Fe, Ti}$ . Vergl. Tantalate mit Titanaten.

## Titanate mit Silicaten.

Titanit.  $\text{Ca}^3\text{Si} + \text{Ti}^3\text{Si}$ . H. Rose.  
 (Greenovit.)  $2\text{CaSi} + \text{CaTi}^3$ . Berz.  
 Yttrotitanit.  $[3\text{Ca}^3\text{Si}^2 + (\text{Fe, Al})\text{Si}] + \text{YTi}^3$ . A. Erdm.  
 (Keilhaut.)  
 Oerstedtit.  $\text{Ca, Mg, Zr, Ti, Si, H}$ .  
 Mosandrit.  $\text{La, Ce, Mn, Ca, Mg, K, Si, Ti, H}$ .  
 Tschewkinit.  $\text{Ce, La, Di, Fe, Ca (Mg, Mn, Be, Y, Al), Si, Ti}$ .

## VII. Tantalate (Niob und Pelop enthaltend).

Fergusonit.  $\text{Y, Ce, Zr, Ta, O}$ .  
 Columbit. }  $\text{Fe, Mn, (Sn) Ta, O}$ .  
 Tantalit. }  
 Yttrotantalit.  $\text{Y, Ca, Fe, U, W, Ta, O}$ .  
 Pyrochlor. \*  
 (Mikrolith.) v. Miask.  $\text{NaFl} + \text{Ca, Ce, Th, Ta, O}$ .  
 v. Brevig.  $\text{Ca, Ce, Th, U, Ta, O, H}$ .  
 Uranotantal.  $\text{U, Ta, O}$ .  
 Wöhler. Vgl. Tantalate mit Titanaten.

## Tantalate mit Silicaten.

Wöhlerit.  $\text{Na, Ca, Zr, Fe, Si, Ta, O}$ .

## Tantalate mit Titanaten.

Pyrochlor. \* v. Miask.  $\text{K, Na, Li, Ca, La, Ce, Zr, Fe, Ti, Ta, O}$ .  
 Herm. Vergl. Tantalate.  
 Yttrilmenit.  $\text{Y, Fe, Ce, La, Ti, Ta, O}$ . Herm.  
 Euxenit.  $\text{Y, U, Ce, Ca, Ti, Ta, O, H}$ .  
 Aeschnyt. \*  $\text{Ce, La, Y, Fe, Zr (?), Ti, Nb, O}$ . Vergl. Titanate.  
 Hermann.  
 Polykras.  $\text{Ce, Y, Zr, U, Fe, Ti, Ta, O}$ .

## VIII. Wolframate.

Scheelit.  $\text{CaW}$  und  $(\text{Ca, Cu})\text{W}$ .  
 Wolfram.  $(\text{Fe, Mn})\text{W}$ .

- a) Von Monte Video,  
Ehrenfriedersdorf,  
Limoges, Neudorf.  $Mn \ddot{W} + 4 Fe \ddot{W}$ .
- b) Von Cumberland,  
Chanteloupe.  $Mn \ddot{W} + 3 Fe \ddot{W}$ .
- c) Von Zinnwald.  
Wolframbleierz.  $3 Mn \ddot{W} + 2 Fe \ddot{W}$ .  
 $Pb \ddot{W}$ .

IX. *Molybdate.*

- Gelbbleierz.  $Pb Mo$  und  $(Pb, Ca) Mo$ .
- Mineral von Pamplona. Hauptbestandtheil  $Pb^3 Mo$ . Bous-  
sing. (?)

X. *Vanadate.*

- Vanadinbleierz.  $(Pb Cl + 2 Pb) + Pb^3 V^2$  (?)
- Volborthit.  $Cu, V$ .

XI. *Chromverbindungen.*

## a) Von Chromoxyd.

- Wolchonskoit.  $(Cr, Fe, Al)^3 Si^3 + 9 H$ . (?)
- Chromocker.  $(Al, Cr, Fe)^3 Si^4 + 6 H$ . Wolff.
- Miloschin.  $(Al, Cr)^3 Si^2 + 9 H$ .
- Uwarowit. \*  $Ca^3 Si + (Cr, Al) Si$ . Vergl. Granat unter  
(Chromgranat.) **Silicaten:**
- Pyrop.  $Mg, Ca, Fe, (Fe), Al, Cr, Si$ .
- Fuchsit, Chromglim-  
mer.  $K, Mg, Al, Fe, Cr, Si$ .

## b) Von Chromsäure (Chromate).

- Rothbleierz.  $Pb Cr$ .
- Melanochroit.  $Pb^3 Cr^2$ .
- Vauquelinit.  $Cu^3 Cr^2 + 2 Pb^3 Cr^2$ .

XII. *Antimoniate.*

- Romeit.  $Ca, Mn, Fe, Sb, Sb$ .
- Bleiniere.  $Pb^3 Sb + 4 H$ .
- Mineral von Chile.  $Hg, Sb, Sb$ .

XIII. *Arseniate.*

Haidingerit.	$\text{Ca}^2\ddot{\text{As}} + 4\ddot{\text{H}}$ (?)
Pharmakolith.	$\text{Ca}^2\ddot{\text{As}} + 6\ddot{\text{H}}$ .
Pikropharmakolith.	$(\text{Ca}, \text{Mg})^5\ddot{\text{As}}^2 + 12\ddot{\text{H}}$ .
Berzeliit.	$\text{Ca}^3\ddot{\text{As}} + (\text{Mg}, \text{Mn})^3\ddot{\text{As}}$ .
Skorodit.	$\text{Fe}\ddot{\text{As}} + 4\ddot{\text{H}}$ .
Würfelerz. (Beudantit. ?)	(31) $(\text{Fe}^3\ddot{\text{As}} + \text{Fe}^3\ddot{\text{As}}^2) + 18\ddot{\text{H}}$ (?)
Arseniksinter. *	
a) V. Nertschinsk. (Amorph. Skorodit?)	$\text{Fe}\ddot{\text{As}} + 4\ddot{\text{H}}$ .
b) Weifser von Frei- berg.	$\text{Fe}^2\ddot{\text{As}} + 12\ddot{\text{H}}$ . Vgl. Sulfate mit Arseniaten.
Arseniosiderit.	$[(2\text{Ca}^3\ddot{\text{As}} + 3\text{Fe}^2\ddot{\text{As}}) + 12\ddot{\text{H}}] + \text{Fe}\ddot{\text{H}}$ . R.
Nickelocker.	$\text{Ni}^3\ddot{\text{As}} + 8\ddot{\text{H}}$ .
Kobaltblüthe.	$\text{Co}^3\ddot{\text{As}} + 8\ddot{\text{H}}$ .
Euchroit.	$(\text{Cu}^3\ddot{\text{As}} + 6\ddot{\text{H}}) + \text{Cu}\ddot{\text{H}}$ .
Kupferglimmer.	$[(\text{Cu}, \text{Fe})^3\ddot{\text{As}} + 18\ddot{\text{H}}] + 5\text{Cu}\ddot{\text{H}}$ .

XIV. *Phosphate.*

## a) Reine Phosphate.

Struvit <sup>1)</sup> .	$(\text{Mg}^2, \text{NH}^4)\ddot{\text{P}} + 12\ddot{\text{H}}$ .
Ytrophosphat.	$\text{Y}^3\ddot{\text{P}}$ .
Gibbsit.	$\text{Al}\ddot{\text{P}} + 8\ddot{\text{H}}$ . Herm.
Kalait.	$(\text{Al}^4\ddot{\text{P}}^3 + 9\ddot{\text{H}}) + 2\text{Al}\ddot{\text{H}}^3$ . (?)
Peganit.	$(\text{Al}^4\ddot{\text{P}}^3 + 12\ddot{\text{H}}) + 2\text{Al}\ddot{\text{H}}^3$ . Herm.
Fischerit.	$(\text{Al}^4\ddot{\text{P}}^3 + 18\ddot{\text{H}}) + 2\text{Al}\ddot{\text{H}}^3$ . Herm.
Thonerde, phosphors. von Bourbon.	$\text{NH}^3, \text{Al}, \text{P}, \text{H}$ .
Lazulith (Blauspath).	$[2(\text{Mg}, \text{Fe})^3\ddot{\text{P}} + \text{Al}^4\ddot{\text{P}}^3] + 6\ddot{\text{H}}$ . R.
Kryptolith.	$\text{Ce}, \text{P}$ .
Monazit (Edwardsit).	$\text{Ce}, \text{La}, \text{Th}, \text{P}$ . Kersten.
	$(\text{Ce}, \text{La})^3\ddot{\text{P}}$ . Hermann.
Monazitoid.	$(\text{Ce}, \text{La})^3\ddot{\text{P}}$ . Herm.

1) Ihrem Ursprunge nach gehört diese Verbindung eigentlich nicht zu den Mineralien.

Uranit.	$(\text{Ca}^3\ddot{\text{P}} + 2\ddot{\text{U}}^3\ddot{\text{P}}) + 24\text{H}.$
Grüneisenstein.	$2\ddot{\text{Fe}}^3\ddot{\text{P}} + 5\text{H}.$
Delvauxit.	$\ddot{\text{Fe}}^3\ddot{\text{P}} + 24\text{H}.$
Vivianit.	$6(\ddot{\text{Fe}}^3\ddot{\text{P}} + 8\text{H}) + (\ddot{\text{Fe}}^3\ddot{\text{P}}^2 + 8\text{H}). \text{ R.}$
Triplit.	$\ddot{\text{Fe}}^4\ddot{\text{P}} + \text{Mn}^4\ddot{\text{P}}.$
Hetepozit.	$(2\ddot{\text{Fe}}^5\ddot{\text{P}}^2 + \text{Mn}^5\ddot{\text{P}}^2) + 5\text{H}.$
Huraulit.	$(\ddot{\text{Fe}}^5\ddot{\text{P}}^2 + 3\text{Mn}^5\ddot{\text{P}}^2) + 30\text{H}.$
Triphylin.	$\text{Li}^3\ddot{\text{P}} + 6(\text{Fe}, \text{Mn})^3\ddot{\text{P}}.$
Childrenit.	$\text{Al}, \text{Fe}, \text{P}.$
Libethenit.	(32) $\text{Cu}^3\ddot{\text{P}} + \text{CuH}.$
Tagilith.	$(\text{Cu}^3\ddot{\text{P}} + 2\text{H}) + \text{CuH}.$
Phosphorochalcit.	$\text{Cu}^3\ddot{\text{P}} + 2\text{CuH}$ und $\text{Cu}^3\ddot{\text{P}} + 3\text{CuH}.$
Ehlit.	$(\text{Cu}^3\ddot{\text{P}} + \text{H}) + 2\text{CuH}.$
Thrombolith.	$\text{Cu}^3\ddot{\text{P}}^2 + 6\text{H}. (?)$
Chalkolith.	$(\text{Cu}^3\ddot{\text{P}} + 2\ddot{\text{U}}^3\ddot{\text{P}}) + 24\text{H}.$

## b) Phosphate mit Fluormetallen.

Wagnerit.	$\text{MgFl} + \text{Mg}^3\ddot{\text{P}}. \text{ R.}$
Wawellit.	$\text{AlFl}^3 + 3[(\text{Al}^4\ddot{\text{P}}^3) + 18\text{H}]. \text{ Berz.}$ $(\text{AlFl}^3 + 2\text{Al}) + 6[(\text{Al}^4\ddot{\text{P}}^3) + 18\text{H}]. \text{ Herm.}$
Amblygonit.	(33) $(\text{RFl} + \text{AlFl}^3) + (\text{R}^5\ddot{\text{P}}^3 + \text{Al}^5\ddot{\text{P}}^3). \text{ R.}$
Eisenapatit.	$\text{FeFl} + 3(\text{Fe}, \text{Mn})^3\ddot{\text{P}}.$
Grünbleierz * z. Th. (Pyromorphit.)	$\text{PbCl} + 3\text{Pb}^3\ddot{\text{P}}. \text{ Vergl. c., d.}$

## c) Phosphate mit Chlor- und Fluormetallen.

Apatit.	$\text{Ca}(\text{Cl}, \text{Fl}) + 3\text{Ca}^3\ddot{\text{P}}.$
Talkapatit.	$\text{Ca}, \text{Mg}, \text{P}, \text{Cl}, \text{Fl}, \text{S}.$
Grünbleierz * z. Th. (Polysphärit.)	$(\text{Pb}, \text{Ca})(\text{Cl}, \text{Fl}) + 3(\text{Pb}, \text{Ca})^3\ddot{\text{P}}. \text{ Vgl. b., d.}$
Bleigummi.	$(\text{PbCl} + 3\text{Pb}^3\ddot{\text{P}}) + 18\text{AlH}^3. (?)$

## d) Phosphate mit Arseniaten.

Grünbleierz * z. Th.	
a) Mimetesit.	$\text{PbCl} + 3\text{Pb}^3(\ddot{\text{P}}, \ddot{\text{As}}). \text{ Vergl. b., c.}$
b) Hedyphan.	$\text{PbCl} + 3(\text{Pb}, \text{Ca})^3(\ddot{\text{As}}, \ddot{\text{P}}). (\text{H. v. Lång-} \\ \text{banshyttan.})$



Olivenit.	$\text{Cu}^3(\text{As}, \text{P}) + \text{CuH}$ .
Strahlerz.	$\text{Cu}^3(\text{As}, \text{P}) + 3\text{CuH}$ .
(Klinoklas, Aphanese.)	
Kupferschaum.	$(\text{Cu}^3(\text{As}, \text{P}) + 8\text{H}) + 2\text{CuH}$ . (?)
Erinit.	$[\text{Cu}^3(\text{As}, \text{P}) + 9\text{H}] + 3\text{CuH}$ .
Linsenerz.	(34) $[(\text{Cu}^3(\text{As}, \text{P}) + 18\text{H}) + 5\text{CuH}]$ $+ [\text{Al}^2(\text{As}, \text{P}) + \text{H}]$ .

e) Phosphate und Arseniate mit Chlormetallen.

Nussierit.	$\text{Pb Cl} + 5(\text{Pb}, \text{Ca})^3(\text{P}, \text{As})$ . (?)
------------	---

f) Phosphate mit Silicaten.

Sordawalith.	$\text{Fe}, \text{Mg}, \text{Al}, \text{Si}, \text{P}, \text{H}$ .
Kieselwismuth.	$2\text{Bi}^2\text{Si}^5 + \text{Bi}^2\text{P}$ . (?)

XV. Nitrate.

Kalisalpeter.	$\text{K}\ddot{\text{N}}$ .
Natronsalpeter.	$\text{Na}\ddot{\text{N}}$ .
Kalksalpeter.	$\text{Ca}\ddot{\text{N}} + \text{H}$ .
Quecksilbersalpeter.	$\text{Hg}, \ddot{\text{N}}$ . (?)

XVI. Selenite.

Bleiselenit.	$\text{Pb}, \text{Se}$ .
--------------	--------------------------

XVII. Sulfate.

a) Reine Sulfate.

Thenardit.	$\text{Na}\ddot{\text{S}}$ .
Glaubersalz.	$\text{Na}\ddot{\text{S}} + 2\text{H}$ .
Mascagnin.	$\text{NH}'\ddot{\text{S}}$ .
Schwerspath.	$\text{Ba}\ddot{\text{S}}$ .
Cölestin.	$\text{Sr}\ddot{\text{S}}$ .
Stronbarytspath. } Barytcölestin. } (Dreelit?) }	$(\text{Ba}, \text{Sr})\ddot{\text{S}}$ .
Anhydrit.	$\text{Ca}\ddot{\text{S}}$ .
Gyps.	$\text{Ca}\ddot{\text{S}} + 2\text{H}$ .

Glauberit.	$\text{Na}\ddot{\text{S}} + \text{Ca}\ddot{\text{S}}$ .
Bittersalz.	$\text{Mg}\ddot{\text{S}} + 7\text{H}$ .
Polyhalith.	$[(\text{K}\ddot{\text{S}} + \text{Mg}\ddot{\text{S}}) + \text{H}] + (2\text{Ca}\ddot{\text{S}} + \text{H})$ .
Federalaun.	$\text{Al}\ddot{\text{S}}^3 + 18\text{H}$ .
Basisches Thonerde- sulfat vom Ararat.	$\text{Al}\ddot{\text{S}}^2 + x\text{H}$ . (?)
Aluminit.	$\text{Al}\ddot{\text{S}} + 9\text{H}$ , z. Th. gemengt mit Al, H.
Alaunstein.	$(\text{K}\ddot{\text{S}} + 3\text{Al}\ddot{\text{S}}) + 6\text{H}$ .
Kalialaun.	$(\text{K}\ddot{\text{S}} + \text{Al}\ddot{\text{S}}^3) + 24\text{H}$ .
Natronalaun.	
a) Neutraler.	$(\text{Na}\ddot{\text{S}} + \text{Al}\ddot{\text{S}}^3) + 24\text{H}$ .
b) Basischer?	$(2\text{Na}\ddot{\text{S}} + 3\text{Al}\ddot{\text{S}}^2) + 10\text{H}$ . (?) Vielleicht Natronalaun, gemengt mit $\text{Al}\ddot{\text{S}}^2 + 9\text{H}$ .
Ammoniakalaun.	$(\text{NH}_4\ddot{\text{S}} + \text{Al}\ddot{\text{S}}^3) + 24\text{H}$ .
Talkalaun. (Pickeringit.)	$(\text{Mg}\ddot{\text{S}} + \text{Al}\ddot{\text{S}}^3) + 22\text{H}$ . (?)
Uranvitriol. (Johannit.)	$\ddot{\text{U}}(\text{U}), \ddot{\text{S}}, \text{H}$ .
Manganalaun.	$(\text{Mn}\ddot{\text{S}} + \text{Al}\ddot{\text{S}}^3) + 24\text{H}$ .
Mangan-Talkalaun.	$[(\text{Mg}, \text{Mn})\ddot{\text{S}} + \text{Al}\ddot{\text{S}}^3] + 24\text{H}$ .
Eisenvitriol.	$\text{Fe}\ddot{\text{S}} + 7\text{H}$ .
Coquimbit.	$\text{Fe}\ddot{\text{S}}^3 + 9\text{H}$ .
Blättriges Eisenoxyd- sulfat von Chile.	$\text{Fe}^2\ddot{\text{S}}^5 + 18\text{H}$ . (?)
Strahliges Eisenoxyd- sulfat von Chile.	$2\text{Fe}\ddot{\text{S}}^2 + 21\text{H}$ . (?)
Vitriolocker.	$\text{Fe}^2\ddot{\text{S}} + 6\text{H}$ .
Fibroferrit.	$\text{Fe}^3\ddot{\text{S}}^5 + 27\text{H} = (2\text{Fe}\ddot{\text{S}}^2 + 21\text{H})$ $+ (\text{Fe}\ddot{\text{S}} + 6\text{H})$ (?)
Apatelit.	$(2\text{Fe}^2\ddot{\text{S}}^3 + \text{Fe}\ddot{\text{S}}) + 3\text{H}$ . (?)
Eisenaun.	$[(\text{Fe}, \text{Mg}, \text{K})\ddot{\text{S}} + (\text{Al}, \text{Fe})\ddot{\text{S}}^3] + 24\text{H}$ .
Voltait.	$[3(\text{Fe}, \text{K})\ddot{\text{S}} + 2(\text{Fe}, \text{Al})\ddot{\text{S}}^3] + 12\text{H}$ .
Gelbeisenerz.	
a) Kalihaltiges.	$(\text{K}\ddot{\text{S}} + 4\text{Fe}\ddot{\text{S}}) + 9\text{H}$ .
b) Natronhaltiges.	$(\text{Na}\ddot{\text{S}} + 4\text{Fe}\ddot{\text{S}}) + 9\text{H}$ .

Pissophan.	$\ddot{\text{Fe}}, \ddot{\text{Al}}, \ddot{\text{S}}, \ddot{\text{H}}$ .
Botryogen.	$\text{Fe}, \text{Mg}, \ddot{\text{Fe}}, \ddot{\text{S}}, \ddot{\text{H}}$ .
Kobaltvitriol.	$\text{Co}^2\ddot{\text{S}} + 8\ddot{\text{H}}$ (?) und $(\text{Mg}\ddot{\text{S}} + 7\ddot{\text{H}}) + 3(\text{Co}\ddot{\text{S}} + 7\ddot{\text{H}})$ .
Zinkvitriol.	$\text{Zn}\ddot{\text{S}} + 7\ddot{\text{H}}$ .
Bleivitriol.	$\text{Pb}\ddot{\text{S}}$ .
Kupfervitriol.	$\text{Cu}\ddot{\text{S}} + 5\ddot{\text{H}}$ .
Brochantit.	$\text{Cu}\ddot{\text{S}} + 3\text{Cu}\ddot{\text{H}}$ .
Kupferbleivitriol. (Bleilasur.)	$\text{Pb}\ddot{\text{S}} + \text{Cu}\ddot{\text{H}}$ (?)

## b) Sulfate mit Chlormetallen.

Martinsit.	$\text{Mg}\ddot{\text{S}} + 10\text{Na}\ddot{\text{Cl}}$ (?)
------------	--

## c) Sulfate mit Fluormetallen.

Barytflußspath.	$\text{Ba}\ddot{\text{S}} + 3\text{Ca}\ddot{\text{F}}$ (?)
-----------------	--

## d) Sulfate mit Silicaten.

Nosean.	} $\text{Na}, \text{Al}, \text{Si}, \ddot{\text{S}}, \ddot{\text{Cl}}$ .
Häüyn.	
Lasurstein.	
Ittnerit.	

## e) Sulfate mit Carbonaten.

Calstronbaryt.	$\text{Ba}\ddot{\text{S}} + (\text{Sr}, \text{Ca})\ddot{\text{C}}$ (?)
Barytsulfocarbonat.	$\text{Ba}\ddot{\text{S}} + 2\text{Ba}\ddot{\text{C}}$ (?)
Lanarkit.	$\text{Pb}\ddot{\text{S}} + \text{Pb}\ddot{\text{C}}$ .
Leadhillit.	$\text{Pb}\ddot{\text{S}} + 3\text{Pb}\ddot{\text{C}}$ .
Caledonit.	$2(\text{Pb}\ddot{\text{S}} + \text{Pb}\ddot{\text{C}}) + (\text{Pb}\ddot{\text{S}} + \text{Cu}\ddot{\text{C}})$ (?)
Bismutit.	$\text{Bi}, \ddot{\text{S}}, \ddot{\text{C}}$ .

## f) Sulfate mit Arseniaten.

Eisensinter. *	} $(\text{Fe}\ddot{\text{S}}^2 + 15\ddot{\text{H}}) + (\text{Fe}^3\ddot{\text{As}}^2 + 15\ddot{\text{H}})$ .
a) Von Freiberg.	
b) Von Gastein.	$3(\text{Fe}^2\ddot{\text{S}} + 5\ddot{\text{H}}) + 5(\text{Fe}^2\ddot{\text{As}} + 5\ddot{\text{H}})$ . Vgl. Arseniate.

## g) Sulfate mit Phosphaten.

Diadochit.	$3(\text{Fe}\ddot{\text{S}}^2 + 12\ddot{\text{H}}) + (\text{Fe}^5\ddot{\text{P}}^3 + 18\ddot{\text{H}})$ .
------------	--

**B. Mineralien von der Zusammensetzung organischer Körper<sup>1)</sup>.**

**I. Oele.**

Steinöl (Naphtha). C, H. Gemenge von Paraffin mit flüssigen Kohlenwasserstoffen.

**II. Harze.**

Bernstein. C, H, O. Bitumen, zwei Harze, ätherisches Oel, Bernsteinsäure.

Asphalt. C, H, O. Asphalten (C<sup>20</sup>H<sup>32</sup>O<sup>3</sup>) u. Harz.

Bergtheer. Asphalten und Petrolen (C<sup>10</sup>H<sup>16</sup>).

Retinit. C, H, O. Bitumen und Harze.

(Fossiler Copal, Piauzit.)

R. von Walchow. C<sup>12</sup>H<sup>18</sup>O. Schrötter.

- Giron. C<sup>24</sup>H<sup>33</sup>O<sup>2</sup>. Boussing.

- Hihgate Hills. C<sup>40</sup>H<sup>64</sup>O. Johnston.

- Settling Stones. C<sup>2</sup>H<sup>2</sup>. J.

Berenguelit. C<sup>40</sup>H<sup>62</sup>O<sup>8</sup>.

Guayaquillit. C<sup>20</sup>H<sup>26</sup>O<sup>3</sup>.

Middletonit. C<sup>20</sup>H<sup>22</sup>O.

Elastisches Erdharz. Hauptbestandtheil vielleicht C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>.

Ozokerit (Erdwachs). } C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>.

Hatchetine. }

Idrialin. C<sup>42</sup>H<sup>28</sup>O. Bödecker.

Idryl. C<sup>3</sup>H<sup>2</sup>.

Scheererit v. Uznach. CH<sup>4</sup>. (?)

Könlit v. Uznach und

Redwitz. C<sup>3</sup>H<sup>2</sup>. Tromsd. Kraus.

Fichtelit v. Redwitz. C<sup>4</sup>H<sup>6</sup>.

Xyloretin. C<sup>23</sup>H<sup>38</sup>O<sup>2</sup>. Schrött.

Tekoretin. C<sup>5</sup>H<sup>9</sup>. Forch.

Phylloretin. C<sup>4</sup>H<sup>8</sup>. Forch.

Hartit. C<sup>6</sup>H<sup>10</sup>. Schrötter. Ob = Tekoretin?

Hartin. C<sup>20</sup>H<sup>34</sup>O<sup>2</sup>.

Bogbutter. C, H, O.

**III. Kohlen.**

Braunkohle. } C, H, O, N.

Steinkohle. }

Anthracit. }

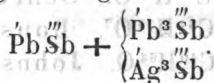
1) Hierher gehören, streng genommen, auch Honigstein, Humboldtit (Oxalit).

(1) *Condurrit.*

Die Angaben Faraday's über dies Mineral habe ich nicht bestätigt gefunden. Wasser zieht arsenige Säure aus; Chlorwasserstoffsäure löst diese und Kupferoxydul auf, und es bleibt ein metallisch-glänzendes Arsenikkupfer zurück, welches nach meinen Versuchen wahrscheinlich  $\text{Cu}^3\text{As}$  ist, und durch dessen Oxydation  $\text{As}$  und  $\text{Cu}$  entstanden sind.

(2) *Schilfglaserz.*

Diese mit der Analyse sehr gut stimmende Formel enthält im ersten Gliede gleichsam Zinkenit, und im zweiten, da dasselbe 3 At. Blei und 3 At. Silber hat, Boulangerit und Rothgültigerz, und muß eigentlich geschrieben werden:

(3) *Fahlerz.*

Das erste Glied enthält zuweilen auch Hg.

(4) *Gotthardtit.*

So habe ich vorläufig ein von Damour untersuchtes Bleisulfarsenit vom St. Gotthardt genannt.

*Silicate.*(1) *Okenit.*

Seine Formel entspricht der des Apophyllits, wenn man darin das Fluor wegläßt,  $(\text{Ca}, \text{K})^3\text{Si}^4 + 6\text{H}$ .

(2) *Speckstein.*

Die vorhandenen Analysen des Specksteins entsprechen der Formel  $\text{MgSi}$  keineswegs; sie geben weniger Kieselsäure an. Das Mittel der Versuche von Lychnell (Sp. von Wunsiedel, Sala, Canigou, Schottland, China.) und Kersten (Voigtsberg) führt zu dem Resultate, daß die Sauerstoffmengen sich  $= 1:2\frac{2}{3}$  verhalten, woraus die vorgeschlagene Formel  $\text{Mg}^3\text{Si}^3$ , oder besser  $6\text{MgSi} + \text{Mg}^3\text{Si}^2$ , wenigstens als Ausdruck der Analysen, folgt.

(3) *Talk.*

Die Analysen des Talks vom Greiner und Prussiansk (v. Kobbell), vom Zemmthal (Delesse) und vom Chamouny (Margnac) gaben als Mittel das Sauerstoffverhältniß von Mg und Si = 1:2,48, d. h. fast = 1:2½. Letzteres führt zu Mg<sup>6</sup>Si<sup>8</sup> oder 3MgSi + Mg<sup>3</sup>Si<sup>2</sup>, wodurch die Ausdrücke für Speckstein und Talk eine einfache Beziehung erhalten.

(4) *Nephrit.*

Eine gemeinsame Formel ist nicht möglich. Die Analysen von Damour gaben die Zusammensetzung des Tremoliths; die von Schafhäütl kommen ihnen nahe; die meinige zeigt kaum so viel Säure, als für ein Bisilicat erforderlich ist.

(5) *Agalmatolith.*

Mehrere Substanzen sind unzweifelhaft mit diesem Namen bezeichnet worden. Lychnell's Thonerdesilicat, nahezu = AlSi<sup>3</sup>, weicht sehr ab von dem, was Thomson, Klaproth und Vauquelin untersuchten, und worin außerdem Kali und Wasser enthalten waren. Andere haben selbst Talk und Speckstein unter gleichem Namen analysirt.

(6) *Harmotom.*

Köhler's Formel ist: (2Ba<sup>3</sup>Si<sup>4</sup> + 7AlSi<sup>2</sup>) + 36H.

(7) *Brewsterit.*

Diese Formel halte ich, da sie den Analysen ziemlich gut entspricht, für wahrscheinlicher als die frühere viel weniger einfache (3R Si + 4Al Si) + 18H.

(8) *Wernerit. Anorthit.*

Diese einfache Verbindungsweise scheint demnach dimorph zu seyn, denn Wernerit und Anorthit sind gleich zusammengesetzt. Skapolith s. Silicate von Thonerde, Kalk und Natron.

(9) *Beaumontit.*

Für ein zeolithisches Mineral ist das erste Glied der Formel ungewöhnlich. Nach Alger ist diels Mineral nichts als Heulandit.

(10) *Caporcianit*.

Die Formel ist noch sehr unsicher. Die Analyse von Anderson erlaubt aber keine näherliegende Deutung. Vielleicht ist es nichts als Scolecit.

(11) *Phakolith*.

Anderson's Analyse giebt  $3\text{CaSi} + 2\text{AlSi} + 10-11\text{H}$ .

(12) *Phillipsit*.

Köhler's Formel ist  $(\text{R}^3\text{Si}^2 + 4\text{AlSi}^2) + 18\text{H}$ . (Natron ist nur in dem Ph. von Irland nach Coniel enthalten.)

(13) *Seifenstein*.

Klaproth's Seifenstein aus Cornwall und Svanberg's Saponit aus Dalarne sind identisch, nur im Wassergehalt fraglich. Formel *a*. Die Formel *b* gilt für den Seifenstein aus England nach Svanberg's Analyse.

(14) *Pyrophyllit*.

Diese nicht wahrscheinliche Formel ist aus der Analyse von Hefs abgeleitet. Die meinige s. Thonerdesilicate. Vielleicht ist das Mineral ein Zersetzungsproduct, und deshalb von ungleicher Zusammensetzung.

(15) *Humboldtith*.

Etwas Thonerde ist durch Eisenoxyd ersetzt.

(16) *Diploit*.

Die noch zweifelhafte Formel, nach dem Mittel der beiden Analysen von C. Gmelin berechnet, enthält etwas Mn unter den Basen R.

(17) *Marcelin*.

Ist nach Damour ein Oxydsilicat, gemengt mit Mn.

(18) *Kieselmangan*.

Vieles hierher Gehörige ist ein Gemenge. So Hornmangan, Allagit, Photizit, Rhodonit, Hydropit, die vielleicht  $\text{Mn}^3\text{Si}^2$ , gemengt mit Si, mit Mn oder  $\text{MnC}$  sind. Das Mineral von Tizen, welches Mn, Si neben  $\text{MnH}$  enthält.

(19) *Bronzite-Hypersthen.*

Es gehören hierher die Bronzite (kalkfreien Diallage), z. B. von Grönland, Kraubat, Ultenal; dann die Hypersthene von Skye und Labrador. Die übrigen enthalten theils noch Thonerde, theils Kalkerde.

(20) *Schillerspath.*

Köhler's Formel ist:  $4R^3Si^2 + 3MgH^2$ .

(21) *Chrysotil.*

Delesse giebt den Ausdruck:  $3(R^2Si + H) + MgH^2$ .

(22) *Staurolith.*

Es ist dies der directe Ausdruck der neuern Analysen von Jacobson, deren übereinstimmende Deutung noch nicht gelungen ist. Auch v. Kobell's Formel  $3AlSi + FeAl^2$  paßt nur für den St. vom Göthhardt.

(23) *Chloritoid.*

Der Chloritpath, welchen Bonsdorff untersuchte, führt nach dessen Analyse zu der Formel:  $(3R^3Si + 2Al^2Si) + 6H$ , worin  $R = Fe$  und  $Mg$  ist.

(24) *Cordierit.*

Es ist dies die vereinfachte Formel von Scheerer, welche derselbe neuerlich vorgeschlagen hat, und wonach das Eisen theilweise als Oxyd im Mineral enthalten ist. Sie hat unstreitig die größte Wahrscheinlichkeit für sich.

Haidinger hat vor kurzem durch sehr interessante Untersuchungen nachzuweisen sich bemüht, daß eine Reihe von Mineralien, die man als eigenthümliche betrachtet, nichts als Pseudomorphosen von Cordierit sind. Nämlich: Fahlunit, Weisnit, Chlorophyllit, Praseolith, Esmarkit, Gigantolith, Pinit, Bonsdorffit oder wasserhaltiger Cordierit.

Ohne Zweifel gehört hierher auch der *Aspasiolith* von Scheerer, welcher mit dem Cordierit, dessen Form er besitzt, an einem und demselben Stück, ja Krystall, zusammen vorkommt, und nur  $\frac{2}{3}$  des Talkerdegehalts von jenem, dafür aber Wasser enthält. Scheerer, welcher die Hypothese von

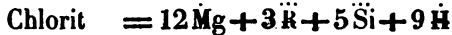


der Isomorphie von 3 At. Wasser und 1 At. Talkerde aufstellt, erklärt dadurch den Zusammenhang beider Substanzen.

Wir haben jene Mineralien, so weit sie bestimmte Verbindungsverhältnisse bezeichnen, im System auch besonders aufgeführt.

(25) *Chlorit. Ripidolith.*

Seitdem Marignac in zwei Chloriten kein Fe, sondern nur Fe gefunden, habe ich diess auch für die übrigen angenommen, und danach die Formel construirt. In den Ripidolithen muß dagegen der größte Theil des Eisens als Fe vorhanden seyn. Die empirischen Formeln sind:



so daß die Differenz 1 At. Si ist.

Den *Pennin* halte ich für Chlorit (vergl. II. Suppl. zu meinem Handwörterbuch, S. 109). Der *Leuchtenbergit* ist gewiß auch nichts als ein etwas metamorphosirter Chlorit.

(26) *Gadolinit.*

Die Formel ist unsicher. R enthält z. Th. auch Be.

(27) *Karpholith.*

Enthält etwa  $1\frac{1}{2}$  pCt. Fluor, was die Formel unsicher macht.

(28) *Apophyllit.*

Ueber meine Formel, nach welcher der A. ein Silicat ist, in welchem ein Theil des Sauerstoffs durch Fluor vertreten wird, s. das II. Suppl. zu meinem Handwörterbuch, S. 18.

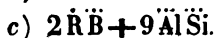
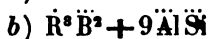
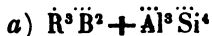
(29) *Topas. Pyknit.*

Die beiden Formeln entsprechen besser den bekannten Ordnungen chemischer Verbindungen, als die bisherigen. Das Kieselfluoraluminium ist gleichsam  $\text{AlSi}$ , worin Fluor an die Stelle des Sauerstoffs getreten ist. Vergl. II. Suppl. zum Handwörterbuch, S. 159.

(30) *Turmalin.*

Diese Ausdrücke, für die Zusammensetzung der Turmaline, von Hermann gegeben, wobei die Säuren mit nur 2 Atomen

Sauerstoff angenommen sind, bedürfen noch der Bestätigung, schon in Bezug auf den Gehalt an Kohlensäure. Lässt man die Kohlensäure weg, und nimmt die gewöhnliche Zusammensetzung der Säuren an, so würden die Formeln:

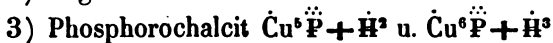


(31) *Würfelers.*

Die Formel ist noch unsicher wegen der Oxydationsstufen des Eisens, die noch nicht direct bestimmt sind.

(32) *Kupferphosphate.*

Die Anzahl der hierher gehörigen Verbindungen steht noch nicht ganz fest. Uebersieht man die zuverlässigeren Analysen, so kann man vier Verbindungen unterscheiden, nämlich:



Der *Libethenit* von Rheinbreitenbach und Nischne-Tagil ist von Kühn und Hermann untersucht worden, von denen der Letztere darin  $1\frac{1}{2}$  At. Wasser fand, was mit Rücksicht auf den Olivenit nicht wahrscheinlich ist.

Der *Tagilith* ist eine neue von Hermann bestimmte Verbindung.

Zum *Phosphorochalcit* rechnen wir hier einstweilen:

a) Das Mineral von Rheinbreitenbach, von Arfvedson und Hermann analysirt, das von Nischne-Tagil, so wie Hermann's Dihydrat, und die von Kühn untersuchte Substanz von Libethen (Kupferdiaspor), deren differente Zusammensetzung wohl eher auf Rechnung der verschiedenen Reinheit der Proben und der analytischen Methode, als auf eine wirkliche Verschiedenheit in der Zusammensetzung beruht. Sie geben die erste Formel.

b) Die von Kühn untersuchten Substanzen von Rheinbreitenbach und Hirschberg, der zweiten Formel entsprechend, welche durch die analoge des Strahlerzes an Wahrscheinlichkeit gewinnt.

Der *Ehli* von Nischne-Tagil, nach Hermann's Analyse, stimmt mit dem von Ehl nach Bergemann überein.

(33) *Amblygonit*.

R ist = Li, Na, K.

(34) *Kupferarseniate (-phosphate)*.

Euchroit und Kupferglimmer s. Kupferarseniate. Olivenit und Strahlerz entsprechen unter den Phosphaten Libethenit und (theilweise) Phosphorocalcit. Im Linsenerz ist das erste Glied der Formel = Kupferglimmer.





