

Zeitschrift: Schweizerische mineralogische und petrographische Mitteilungen = Bulletin suisse de minéralogie et pétrographie
Band: 16 (1936)
Heft: 2

Artikel: Über Molekularnormen zur Gesteinsberechnung
Autor: Niggli, P.
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-16106>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. [Mehr erfahren](#)

Conditions d'utilisation

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. [En savoir plus](#)

Terms of use

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. [Find out more](#)

Download PDF: 28.01.2026

ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>

Über Molekularnormen zur Gesteinsberechnung

Von *P. Niggli* (Zürich)

Bei Anlass der Arbeit über das Bushveld¹⁾ ist ein Vorschlag zur Berechnung einer sogenannten Molekularnorm gemacht worden. In der Zwischenzeit erfolgte der Ausbau und die Prüfung auf die Anwendbarkeit.

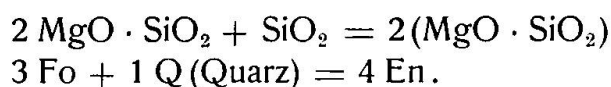
Innerhalb der Petrographie ist die Synthese zwischen mineralogischer und chemischer Charakterisierung eines der wichtigsten Ziele. Wir sollten zudem ein gegebenes Gestein immer nur als eine von verschiedenen möglichen Erscheinungsformen ansehen, die alle miteinander zu vergleichen sind. Zur Herstellung dieser Beziehungen ist innerhalb der Klasse der Eruptivgesteine die Normberechnung der C. P. J. W.-Klassifikation ein ausgezeichnetes Hilfsmittel. Ein genau vorgeschriebener Weg der Berechnung eines normierten Mineralbestandes ist darin aufgezeigt. Er ermöglichte Vergleiche und verdeutlichte Heteromorphiebeziehungen. All das ist jedoch für die Lehre von den metamorphen Gesteinen noch viel bedeutsamer als für die Eruptivgesteinskunde. Trotzdem hat sich bei ersteren nie eine Normberechnung eingebürgert. Der Grund ist offensichtlich. Die amerikanische Normberechnung stützt sich auf Gewichtsprozent e einfachster Mineralzusammensetzungen. Die Umrechnung verlangt Tabellen für jedes einzelne Normmineral, mit Hilfe derer aus Molekularzahlen Gewichtsprozent e erhalten werden. Jede neue Stoffverteilung ergibt umfangreiche Rechnungen. Will man normiert oder modal mineralogisch verschiedene Facien der Metamorphose miteinander vergleichen, ist jedoch grösstmögliche Labilität notwendig. Viele selbst in „idealer“ Schreibweise komplexe Mineralien sind zu berücksichtigen. Die Tabellenwerke würden zu umfangreich und zudem kaum unmittelbar jede wünschenswerte Umrechnung verschiedener Katanormen in Meso- oder Epinormen gestatten.

¹⁾ Schweiz. Min. Petr. Mitt. 13 (1933).

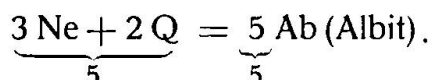
Der Ausweg ist gegeben. Die Mineralbeziehungen, die Grundlage für derartige Umrechnungen sind, werden in Form von Reaktionsgleichungen mit Molekularkoeffizienten geschrieben. Somit wird alles viel einfacher, wenn die Verbindungen nicht in Gewichts-, sondern in Molekulareinheiten berechnet werden. Nun sollte uns jedoch die prozentuale Verteilung eines gegebenen Gesteinschemismus auf Mineralverbindungen bereits ungefähr das Bild ergeben, das die makroskopische oder mikroskopische Betrachtung zeigt. Am leichtesten ist es, Volumprozent zu bestimmen, die sich in normalen Gesteinen zudem nicht allzusehr von Gewichtsprozenten unterscheiden. Wie sich nun die prozentuale Verteilung bei Benützung von Molekulareinheiten gestaltet, hängt von der Wahl der Grösse dieser Molekulareinheiten ab, der Molekular- oder, wie wir besser sagen wollten, Äquivalentgewichte und Äquivalentvolumina. Sind die Äquivalentgewichte aller in Betracht gezogener Verbindungen gleich gross, so ist zwischen Molekular- und Gewichtsprozenten überhaupt kein Unterschied vorhanden. Sind die Äquivalentvolumina einander gleich, so erhält man direkt Volumprozent. Die Wahl der Formelgrösse, also der Äquivalentgewichte und Äquivalentvolumina, steht in unserem Belieben. Ich kann z. B. unter 1 Or verstehen $[(\text{SiO}_2)_3\text{AlO}_2]\text{K}$ oder $\text{K}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 6 \text{SiO}_2$ oder $1/5 \text{Si}_3\text{AlKO}_8$ usw. Die Äquivalentgewichte oder Äquivalentvolumina der obigen drei Einheiten würden sich verhalten wie 5:10:1. Wir müssen die Wahl so vornehmen, dass ein einfaches leicht verständliches Prinzip durchgeführt wird und die Äquivalentgewichte bzw. Äquivalentvolumina der hauptsächlichsten gesteinsbildenden Mineralien sich wenig voneinander unterscheiden. Geochemische Gesetzmässigkeiten sind es, die ein derartiges Vorgehen ermöglichen. Bekanntlich sind alle wichtigen elektropositiven gesteinsbildenden Elemente von relativ niedriger und benachbarter Ordnungszahl, die Unterschiede im Atomgewicht sind nicht allzugross, es spielen, von H abgesehen, die ganz leichten und die schweren Atome keine wesentliche Rolle. Die Grosszahl der gesteinsbildenden Mineralverbindungen sind Oxysalze und Silikate, so dass zudem die Unterschiede der übrigen Elemente durch gleichartige Kombination mit Si und O in den Verbindungen abgeschwächt werden.

Als übereinstimmende Formelgrössen können wir daher diejenigen bezeichnen, welche die gleiche Anzahl der wichtigen elektropositiven Elemente der Gruppe Si, Al, Fe, Mn, Mg, Ca, Na, K, Ti, Zr, Cr usw. enthalten. Schreiben wir z. B. für Nephelin $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2 \text{SiO}_2$, so ist die Summe dieser

Elemente = $2 \text{ Na} + 2 \text{ Al} + 2 \text{ Si} = 6$. Wir müssten dann für Forsterit äquivalent schreiben $4 \text{ MgO} \cdot 2 \text{ SiO}_2 (4 \text{ Mg} + 2 \text{ Si} = 6)$, für Enstatit $3 \text{ MgO} \cdot 3 \text{ SiO}_2 (3 \text{ Mg} + 3 \text{ Si} = 6)$. Am einfachsten ist es, das Äquivalentgewicht der Verbindungen auf die Summe dieser elektropositiven Elemente = 1 zu beziehen. Wird die Äquivalentgrösse durch eine Abkürzung bezeichnet, wie Ne für Nephelin, Fo für Forsterit, En für Enstatit, so gibt die Summe der genannten Atome die Anzahl der molekularen Einheiten an. So ist $\text{Na}_2\text{O} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2 \text{ SiO}_2 = 6 \text{ Ne}$, $4 \text{ MgO} \cdot 2 \text{ SiO}_2 = 6 \text{ Fo}$, $3 \text{ MgO} \cdot 3 \text{ SiO}_2 = 6 \text{ En}$, $\text{MgO} \cdot \text{SiO}_2 = 2 \text{ En}$. Reaktionsgleichungen lassen sich dann mit diesen Abkürzungen sehr einfach schreiben, z. B.



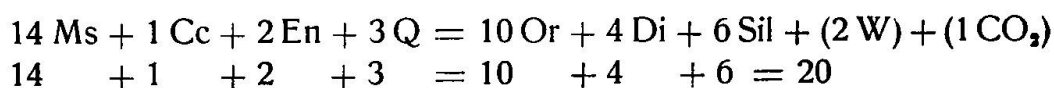
Da bei derartigen Reaktionen oder Beziehungen die Summe der Elemente konstant bleibt, ist die Summe der Reaktionskoeffizienten auf beiden Seiten der Gleichung stets dieselbe, z. B.



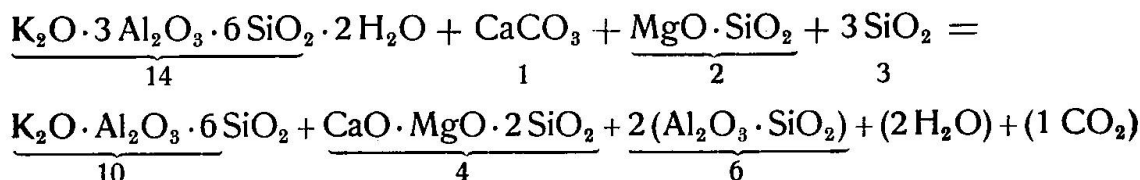
60 Mol. % Ne + 40 Mol. % Q geben daher 100 Molekular % Or, die Molekularmengensumme bleibt konstant. Ist einmal irgend eine prozentuale Verteilung angenommen, so lassen sich alle Umrechnungen auf andere Verbindungen ausführen, die Gesamtsumme bleibt 100. Das ist ein ausserordentlicher Vorteil, man hat nur einmal auf die Summe 100 umzurechnen und kann dann neu kombinieren, ohne das Prinzip einer prozentualen Verteilung zu zerstören.

Inbezug auf die Bewertung der oben nicht genannten, im ganzen völlig untergeordneten Elemente bei der Bestimmung der Formelgrösse darf man sich nicht zu sehr von den Atomgewichten beeinflussen lassen, viel zweckmässiger ist eine leicht einprägsame und für die normale Gesteinsberechnung vorteilhafte Regelung. Der Einfluss als Ganzes ist ja unbedeutend. So werden wie Si, Al, Fe, Mg, Mn, Ca, Na K, usw. alle metallischen Elemente behandelt, also auch Li, Be, B, Sr, Ba, usw. Das ermöglicht die frühzeitige Zusammenfassung zu molekularen bzw. isomorph-atomaren Gruppen, wie sie allgemein üblich ist. Nicht gezählt werden, wie bereits dargetan, O und damit alle verwandten Elemente der ersten Horizontalreihe des periodischen Systems, also C, N, F oder H. Vertreten wie in Sulfiden und Halogeniden S und Cl den Sauerstoff, so werden als elektronegative Elemente auch diese nicht gezählt, sie rechnen jedoch bei der Grössenbestimmung mit in Sulfaten, Chloraten etc. (Letz-

teres gilt nicht für C und N in Karbonaten, Nitraten.) Es hat diese Regelung den grossen Vorteil, dass H_2O , CO_2 und S der Sulfide in der Summenbildung nicht zu berücksichtigen sind, was für einen einfachen Vergleich metamorpher Gesteine, bei denen Wasser und Kohlensäure oft neu hinzukommen oder im Verlauf einer Metamorphose ausgetrieben werden, unerlässlich ist. Naturgemäss sind dann in den Reaktionsgleichungen zur Gewinnung der Summenäquivalenz auf beiden Seiten der Gleichung die Reaktionskoeffizienten für die Mengen H_2O und CO_2 (eventuell S, F, Cl) nicht zu berücksichtigen. Man setzt diese Grössen in Klammern, z. B. ²⁾



oder in Formeln:



In Tabelle 1 sind nach diesen Prinzipien die Äquivalentgewichte und Äquivalentvolumina der wichtigsten gesteinsbildenden Oxyde zusammengestellt. Man erkennt bereits hier, dass die Schwankungen sich in erträglichen Grenzen bewegen und im Mittel für die Äquivalentvolumina etwas geringer sind als für die Äquivalentgewichte. Weit besser gestalten sich (mit wenigen Ausnahmen) die Verhältnisse, wenn die massgebenden Verbindungstypen gebildet werden.

Tabelle 1.
Die gesteinsbildenden Oxyde

	Äquivalentgewichte	Äquivalentvolumen (berechnet nach Biltz)
SiO_2	60,1	24
$1/2 Al_2O_3$	51,0	13—21
$1/2 Fe_2O_3$	79,8	15,1
FeO	71,8	11,8
MnO	70,9	13,2
MgO	40,3	11,3
CaO	56,1	16,7
$1/2 Na_2O$	31,0	12,8
$1/2 K_2O$	47,1	18—20
TiO_2	79,9	18,9

²⁾ W = H_2O , Cc = Calcit, Or = Orthoklas, Di = Diopsid, Sil = Sillimanit, Ms = Muskowit.

Tabelle 2.
Basismolekülgruppen

	Bezeichnung					Aequivalent- gewicht		Bezeichnung					Aequivalent- gewicht
1/3	K	Al	Si	O ₄	Kp	52,7	1	Si	O ₂	Q			60,1
	Na	Al	Si	O ₄	Ne	47,4		Ti	O ₂	Ru			79,9
	Ca	Al	Al	O ₄	Cal	52,7		Fe	S ₂	Pr			120
	Mg	Al	Al	O ₄	Sp	47,4		Ca	F ₂	Fr			78,1
	Fe	Al	Al	O ₄	H _z	57,9	1/5	Ca ₃ P ₂	O ₈	Cp			62,1
	K	K	Si	O ₃	Ks	51,4	1	Ca	CO ₃	Cc			100,0
	Na	Na	Si	O ₃	Ns	40,7	1/2	CaS	O ₄	A			68,1
	Ca	Ca	Si	O ₄	Cs	57,4	1/3	Na ₂ S	O ₄	Th			47,3
	Mg	Mg	Si	O ₄	Fe	46,9	1/2	Na ₂	CO ₃	Nc			53,0
	Fe	Fe	Si	O ₄	Fa	67,9	1/3	Fe ₂ Si	O ₅	Fs			73,2
1	Fe	Cr	Cr	O ₄	Cm	74,6			H ₂ O	W			0
	Na			Cl	HI	116,9							
	Al	Al		O ₃	C	51,0							
	Fe	Fe		O ₃	Hm	79,8							
1/2	Zr	Si		O ₄	Z	91,6							

Gewisse unter ihnen, (mit ihren Äquivalentgewichten) zum grossen Teil in Tabelle 2 zusammengestellt, wollen wir als „Basismoleküle“ bezeichnen. Die wesentlichen gesteinsbildenden Mineralverbindungen lassen sich aus ihnen mit Leichtigkeit zusammensetzen, wie Tabelle 3 und 4 dartun. In beiden Tabellen sind die Abkürzungen für die Äquivalenteinheiten vermerkt, die Bezeichnungen schliessen sich an die Normbezeichnungen der Amerikaner an, jedoch werden durchwegs grosse Anfangsbuchstaben verwendet, so dass kaum Verwechslungen möglich sind. (Siehe Seite 309 und 310.)

Normalerweise wird man bei der Berechnung eines normalen Silikatgesteines wie folgt vorgehen: In bekannter Weise durch Division mit den Molekulargewichten oder mit Hilfe der Tabellen bestimmt man aus den gewichtsprozentischen Werten der Gesteinsanalyse die Molekularzahlen. Man schreibt sie jedoch so hin, dass sie (mit Ausnahme von H₂O) Atomzahlen bedeuten, also:

Si, Al, Fe^{'''}, Fe^{''}, Mn, Mg, Ca, Na, K, Ti, P, Cl, usw.

d. h. die Molekularzahlen für Fe₂O₃, Al₂O₃, Na₂O, K₂O, P₂O₅ usw. müssen mit 2 multipliziert werden. Bei kleinen Mengen rechnet man Mn und Ni etc. zu Fe^{''}, Sr und Ba zu Ca, Li zu K, Cr zu Al, und berücksichtigt sie nicht gesondert. Sehr kleine Mengen von P, Cl, F, S werden ganz unberücksichtigt gelassen, bei deutlicher Anwesenheit bildet man Calciumphosphat Cp = Ca₃P₂O₈, HI = NaCl, Fr = CaF₂, Pr = FeS₂, eventuell auch Cm = FeCr₂O₄ aus Cr und scheidet diese

Verbindungen von vornherein aus. Analoges geschieht mit den Carbonaten, z. B. Calcit, sofern Calcit primärer Gemengenteil ist.

Die Hauptzusammenfassung geschieht nach folgendem Schema:

$$1. \quad xK + xAl + xSi = 3x \text{ Kp} \text{ entsprechend } 3x \left[\frac{KAlSiO_4}{3} \right]$$

a) bleibt yK übrig ($K > Al$), so bildet man

$$yK + \frac{y}{2} Si = \frac{3}{2} y \text{ Ks} = \frac{3y}{2} \left[\frac{K_2SiO_3}{3} \right]$$

b) ist mehr Al als K vorhanden, so liefern

$$2. \quad xNa + xAl + xSi = 3x \text{ Ne} = \text{entsprechend } 3x \left[\frac{NaAlSiO_4}{3} \right]$$

a) ist zur Eliminierung von Na zu wenig Al da, so wird der Rest von Na wie folgt abgesättigt:

$$yNa + \frac{y}{2} Si = \frac{3}{2} y \text{ Ns} = \frac{3y}{2} \left[\frac{Na_2SiO_3}{3} \right]$$

b) ist mehr Al als Na vorhanden, so bildet man

$$3. \quad \frac{x}{2} Ca + xAl = \frac{3x}{2} \text{ Cal} = \frac{3x}{2} \left[\frac{CaAl_2O_4}{3} \right] \text{ (Calcium-Aluminat)}$$

a) bleibt nach Verbrauch von Al noch Ca übrig, so wird aus dem Rest von Ca nach dem Schema

$$yCa + \frac{y}{2} Si = \frac{3y}{2} \text{ Cs} = \frac{3y}{2} \left[\frac{Ca_2SiO_4}{3} \right] \text{ gebildet.}$$

b) Bleibt Al gegenüber Ca im Überschuss, so bildet man aus

$$\frac{y}{2} Mg + yAl = \frac{3y}{2} \text{ Sp} = \frac{3y}{2} \left[\frac{MgAl_2O_4}{3} \right] \text{ (Mg-Spinell).}$$

Bleibt noch Al übrig, so bildet man entsprechend

$$\frac{z}{2} Fe'' + zAl = \frac{3z}{2} \text{ Hz} = \frac{3z}{2} \left[\frac{FeAl_2O_4}{3} \right] \text{ (Herzynit).}$$

Bleibt immer noch Al übrig, so ergibt der Rest von Al

$$Al_2O_3 \text{ nach der Formel } wAl = wC = \left[\frac{Al_2O_3}{2} \right]$$

4. Fe''' kommt als hypothetisches Ferrisilikat Fe_2SiO_5 in Rechnung

$$xFe''' + \frac{x}{2} Si = \frac{3x}{2} \text{ Fs} = \frac{3x}{2} \left[\frac{Fe_2SiO_5}{3} \right]$$

5. Bleiben gegenüber Al-Absättigung Mg und Fe zurück, so bildet man:

$$x\text{Mg} + \frac{x}{2}\text{Si} = \frac{3x}{2}\text{Fo} = \frac{3x}{2}\left[\frac{\text{Mg}_2\text{SiO}_4}{3}\right]$$

$$x\text{Fe} + \frac{x}{2}\text{Si} = \frac{3x}{2}\text{Fa} = \frac{3x}{2}\left[\frac{\text{Fe}_2\text{SiO}_4}{3}\right]$$

6. TiO_2 kommt als TiO_2Ru direkt in Rechnung

$$x\text{ZrO}_2 \text{ liefert mit } x\text{SiO}_2 = 2x \cdot Z = 2x\left[\frac{\text{ZrSiO}_4}{2}\right]$$

7. H_2O wird als solches aufgeführt, jedoch mit der Molekularzahl für H_2O und nicht für $\frac{\text{H}_2\text{O}}{2}$ (also direkte oxydische Molekularzahl).

8. Restierendes SiO_2 liefert als Molekularzahl die Molekularzahl für $Q = \text{SiO}_2$.

Nach der Berechnungsart hat man somit für die Hauptbestandteile folgende Kombinationsmöglichkeiten:

1. Alkaliüberschuss (A) vorhanden		2. Kein Alkaliüberschuss kein Tonerdeüberschuss $t = \text{al} - \text{alk} - c$		3. Tonerdeüberschuss t vorhanden	
a) $K > \text{Al}$	$\beta) K < \text{Al}, K + \text{Na} > \text{Al}$	$\alpha) \text{ oder } \beta)$		$\alpha) \text{ Al} < K + \text{Na} + 2\text{Ca} + 2\text{Fe}'' + 2\text{Mg}$	$\beta) \text{ Al} > K + \text{Na} + 2\text{Ca} + 2\text{Fe} + 2\text{Mg}$
Kp	Kp	Kp	Kp	Kp	Kp
Ks	Ne	Ne	Ne	Ne	Ne
Ns	Ns	Cal	Cal	Cal	Cal
Cs	Cs		Cs	Sp	Sp
Fo	Fo	Fo	Fo	Fo oder Hz	Hz
Fa	Fa	Fa	Fa	Fa	C

+ Q, Fs, Ru, etc.

Entsprechend der Seite 297 festgesetzten Normierung der Molekulargröße ist, wie obige Ableitung zeigt, die Bildung der Molekularzahlen dieser Ausgangsverbindungen eine einfache, man hat jeweilen nur die Atomzahlen für Si, Al, Fe, Mg, Ca, Na, K zu addieren. Für die Seite 299 erwähnten Nebenbestandteile gilt nach den früheren Erläuterungen (Seite 297) folgendes:

Cp	die Molekularzahl ist	= Σ der Atomzahlen Ca + P (also bei $xP = \frac{5x}{2}$)
Hl	„	„ „ Na (also bei $x\text{Cl} = x$)
Fr	„	„ „ Atomzahl von Ca (F zählt so wenig wie sonst O)
Pr	„	„ „ Fe (S zählt nicht)
Cm	„	„ „ Atomzahlen Fe + Cr (also bei $x\text{Cr} = \frac{3}{2}x$)

Die Molekularzahlen der so erhaltenen Verbindungstypen (mit Ausschluss derjenigen von H_2O) addiert man und erhält durch Division der Einzelzahlen mit der Summenzahl und nach Multiplikation mit 100 Prozentzahlen. Sie bilden das, was wir die Basis nennen wollen, eine Molekulardarstellung, wie sie die Molekularwerte lie-

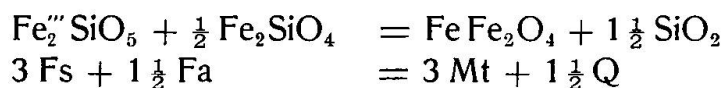
fert, jedoch nach Verbindungstypen geordnet. Man kann daher auch sehr leicht aus den Molekularwerten si, al, fm, c, alk, k, mg die Rechnung wenigstens für die Hauptbestandteile (unter Vernachlässigung von Cp usw.) durchführen³⁾. Es gilt

$$\begin{aligned}
 \text{Si} &= \text{si} \\
 \text{Al} &= 2 \text{ al} \\
 \text{Fe} &= \text{fm} (1 - \text{mg}) \\
 \text{Mg} &= \text{fm} (\text{mg}) \\
 \text{Ca} &= \text{c} \\
 \text{Na} &= 2 \text{ alk} (1 - \text{k}) \\
 \text{K} &= 2 \text{ alk} \cdot \text{k} \\
 \text{Ti} &= \text{ti} \\
 \hline
 \Sigma &= \text{si} + 100 + \text{al} + \text{alk} + \text{ti}
 \end{aligned}$$

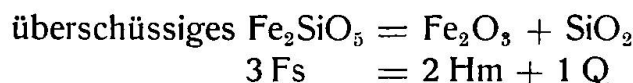
Daraus erhält man beispielsweise für den Fall 2β

$$\begin{aligned}
 \text{Kp} &= 6 \text{ alk} \cdot \text{k} \\
 \text{Ne} &= 6 \text{ alk} (\text{k} - 1) \\
 \text{Cal} &= 3 (\text{al} - \text{alk}) \\
 \text{Cs} &= 3/2 (\text{c} - \text{al} + \text{alk}) \\
 \text{Fo} &= 3/2 \text{ fm} \cdot \text{mg} \\
 \text{Fs} + \text{Fa} &= 3/2 \text{ fm} (1 - \text{mg}) \\
 \text{Q} &= \text{si} - (50 + 2 \text{ alk} - \text{al}) \\
 \text{Ru} &= \text{ti} \\
 \hline
 \Sigma &= 100 + \text{si} + \text{alk} + \text{al} + \text{ti}
 \end{aligned}$$

Division der Einzelzahlen durch $100 + \text{al} + \text{alk} + \text{si} + \text{ti}$ ergibt die Basis. Wir sehen aus diesem Beispiel auch, wie gross si sein muss, damit überhaupt die Verteilung auf die genannten Basismoleküle möglich ist. Es muss $\text{si} - 2 \text{ alk} \geq 50 - \text{al}$ sein. Das ist in typischen Eruptivgesteinen stets der Fall. In magmatischen Erzlagern und einzelnen metamorphen Gesteinen können Ausnahmen auftreten, in diesem Falle muss zunächst nach den Gleichungen



und



Mt und ev. Hm an Stelle von Fs und Fa treten.

³⁾ Normalerweise wird man von den Atomzahlen direkt ausgehen, weil bei der Bildung der Molekularwerte bereits auf- und abgerundet wurde. Die Molekularwerte brauchen ja nie auf mehr als eine halbe Einheit genau angegeben zu werden.

Alle derartigen Umformungen sind nun ausserordentlich einfach zu vollführen, die Gesamtsumme ändert sich nicht, die einmalige Berechnung auf 100 genügt, man kann in einfacher stöchiometrischer Weise den Molekularanteil neuer Verbindungen berechnen. Darauf beruht der grosse Wert dieser Berechnungsart. Die Umformungen sind spielend zu vollführen, alle Heteromorphiebeziehungen lassen sich studieren, die Berechnung ist gleich gut geeignet für das Studium metamorpher Gesteine wie für das der Eruptivgesteine. Nachfolgend ist die Berechnung eines Beispiels durchgeführt.

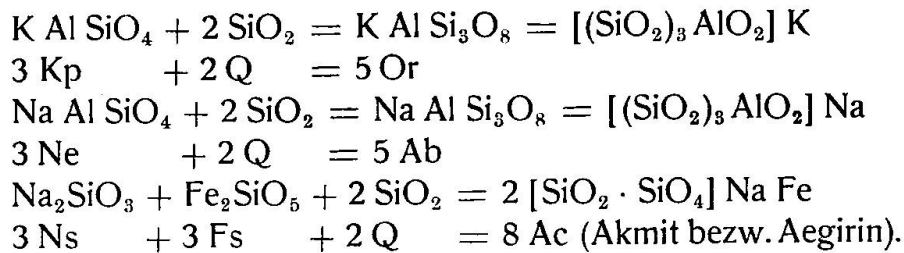
Granit (Pyterlit) Wiborg (Süd-Finnland)												
	Gew. %	Atom- zahlen	Kp	Ne	Cal	Cs	Fs	Fa	Fo	Ru	Q	H ₂ O
SiO ₂	75,81	Si 1262	117	73		3,5	5,5	13,5	4		1045,5	
Al ₂ O ₃	11,22	Al 220	117	73	30							
Fe ₂ O ₃	0,86	Fe 11					11					
FeO	1,91	Fe 27						27				
MgO	0,34	Mg 8								8		
CaO	1,25	Ca 22			15	7						
Na ₂ O	2,27	Na 73		73								
K ₂ O	5,49	K 117	117									
TiO ₂	0,32	Ti 4								4		
P ₂ O ₅	Sp	P —										
H ₂ O +	0,40											
	99,87	1744	351	219	45	10,5	16,5	40,5	12	4	1045,5	
Basis: 100			20,1	12,6	2,6	0,6	0,9	2,4	0,7	0,2	59,9	
			35,3				4,6			60,1		
4) Kata-Molekular- norm: 100			33,5	21,0	4,3	0,8	0,9	2,6	0,9	0,2	35,8	
			Or	Ab	An	Wo	Mt	Hy	En	Ru	Q	
			58,8				5,2			36,0		
Beobachtet Gew. %			54 Feldspäte			8 Biotit	+ Erz			38 Quarz		
Kata-Molekularnorm:												
Biotitvariante						Tn	Wo	Mt	Bi.	Quarz		
			30,6	21,0	4,3	0,6	0,4	0,9	4,7	37,5		
			55,9				6,6					

Die Basis selbst ist noch keine theoretische oder normative Mineralbestandsberechnung. Sie fasst nur Gruppen zusammen, aus denen weitere Verbindungen gebildet werden können, die Grundzusammensetzungen wichtiger koexistierender Mineralien sind. Normalerweise findet man in Eruptivgesteinen neben Nephelin, Olivin, Spinell keinen Quarz. Der wirkliche Mineralbestand geht daher aus der Basis, wenigstens in normativer Weise, hervor durch Verteilung des Q auf die übrigen Verbindungsgruppen unter Bildung anders-

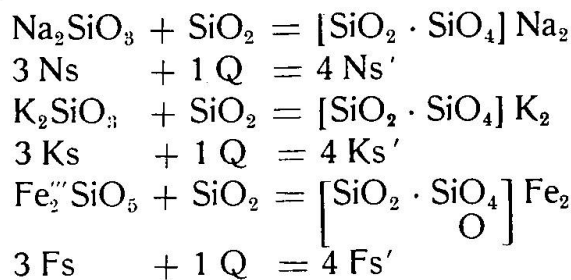
4) Wird im Folgenden erläutert.

silifizierter Verbindungen. Wir können versuchen, aus der Basis eine Kata-Molekularnorm zu berechnen, die wenigstens mit den Regeln der Koexistenzmöglichkeiten nicht mehr im Widerspruch steht. Zu dem Zwecke müssen wir zunächst jeder der genannten Verbindungen die höchst silifizierte Form gegenüberstellen, die erfahrungsgemäss mit Quarz bei hohen Temperaturen koexistent ist.

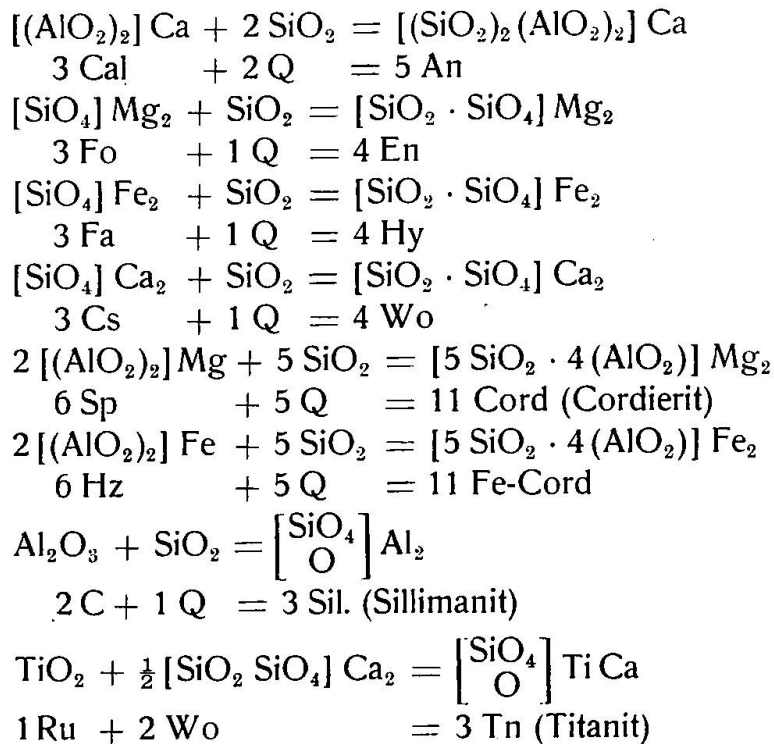
Wir erhalten



Analog eventuell $\text{K}_2\text{SiO}_3 + \text{Fe}_2\text{SiO}_5$ zu K-Ac. Einzelne würde dies bedeuten:



Ferner:



Man kann leicht berechnen, wie gross bei gegebener Basis und gegebenen oxydischen Molekularwerten si sein muss, damit sich alle Verbindungen der Basis (alles Fe gleichartig gerechnet) in die genannten höchstsilifizierten Formen überführen lassen. Es sei dies in folgender Tabelle vermerkt, die zugleich auch das minimale notwendige si anzeigt, damit sich die Basis bilden lässt.

	1. Alkaliüberschuss alk > al	2. al > alk al ≤ alk + c	3. al > alk + c al < 50	4. al > 50
si notwendig zur Basisbildung	$50 + \frac{1}{2} \text{ al} + \frac{1}{2} \text{ alk}$	$50 + 2 \text{ alk} - \text{al}$	$50 + 2 \text{ alk} - \text{al}$	2 alk
si notwendig zur vollständigen Silifizierung ⁵⁾	$100 + 3 \text{ al} + \text{alk}$	$100 + 4 \text{ alk}$	$100 + 4 \text{ alk} + \frac{1}{2} \text{ t}$	$100 + 4 \text{ alk} + \frac{1}{2} \text{ fm}$

Ist si grösser als den Werten der ersten Horizontalreihe entspricht, so lässt sich ohne weiteres die Basis bilden; ist es grösser als die Werte der zweiten Horizontalreihe, so lassen sich alle oben genannten hochsilifizierten Verbindungen bilden und es bleibt noch Q übrig. Man nennt daher si — (100 + 4 alk) bzw. si — (100 + 3 al + alk) bzw. si — (100 + 4 alk + $\frac{1}{2}$ t) bzw. si — (100 + 4 alk + $\frac{1}{2}$ fm) die Quarzzahl qz.

Ist ausnahmsweise si kleiner als das zur Basisbildung notwendige si, so wird nach den Seite 302 erwähnten Bezugsgleichungen Mt bzw. Hm gebildet. Wäre der Oxydationsgrad des Fe leichter bestimmbar und nicht von verschiedenen, an sich nebensächlichen Faktoren abhängig, hätte man von vornherein Mt bzw. Hm bzw. beide als Basisverbindungen benutzen können. So aber ist es zweckmässig, vorerst in der Basis Fe''' und Fe'' gleich zu behandeln, so weit das mit dem SiO₂-Gehalt verträglich ist.

Man kann zu Übersichtszwecken die wichtigern Basisverbindungen wie folgt zusammenfassen:

1. Kp + Ne + Cal = Feldspat und Feldspatoidgrundkomplexe
- 2a. Cs + Fo + Fa = Olivin + Augit-Grundkomplexe
- 2b. C = Korund- und Sillimanitgrundkomplexe
3. Q = Quarz und -Silifizierungssubstanz
- 4a. Ns(ev.Ks) + Fs = Alkaliaugit-Fe-, Erz-Grundsubstanzen
- 4b. Sp + Hz + Fs = Spinell-, Cordierit-, Erz-Grundsubstanzen.

Es sind jeweilen entweder 4a) oder 4b), ferner 2a) oder 2b) vorhanden, so dass im ganzen nur 4 Sammelkomponenten gleichzeitig vorhanden sind. In vielen Fällen fehlen Ks, Sp, Hz, C bei Eruptiv-

⁵⁾ Es ist $t = \text{al} - (\text{alk} + c)$.

gesteinen völlig, Fs, eventuell auch Ns lassen sich dann sinngemäss mit Cs + Fo + Fa vereinigen. Wir wollen in solchen Fällen

$$Kp + Ne + Cal = L$$

$$Cs + Fo + Fa + Fs + Ns = M$$

$$Q = Q.$$

nennen. Jetzt sind eine erste Orientierung und ein erster Vergleich nach prozentualem Gehalt an diesen „Molekülen“ durch graphische

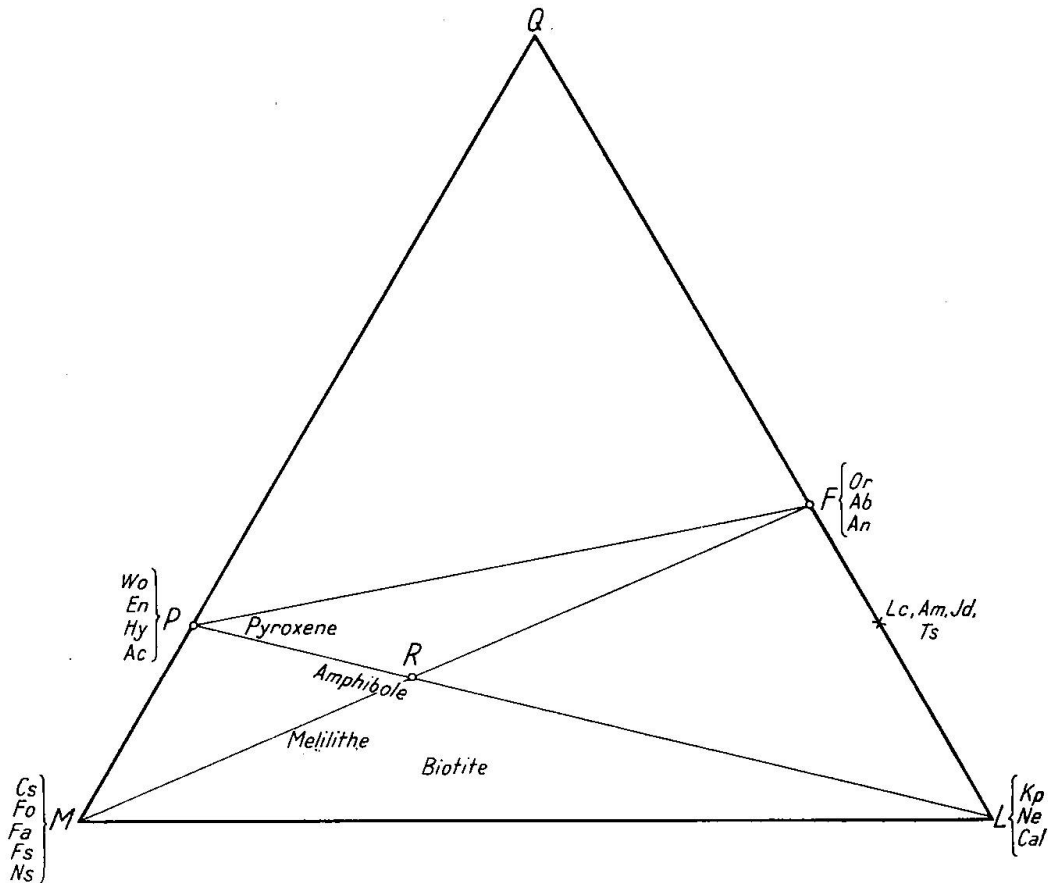


Fig. 1

Darstellung in einem Dreieck möglich. In diesem Dreieck lassen sich auch die Zusammensetzungspunkte der höher silifizierten Verbindungen eintragen. Es ergibt sich unmittelbar, dass eine vollständige Umwandlung der Basismoleküle in die höchst silifizierten Komplexe dann und nur dann möglich ist, wenn der darstellende Punkt in das Dreieck PFQ fällt. PF ist die „Sättigungslinie“. Aus der Darstellung ist ersichtlich, dass innerhalb des Dreieckes PRF die Berechnung auf 2 prinzipiell verschiedene Arten möglich ist. Es lassen sich aus Kp, Ne, Cal vollständig Feldspatverbindungen bilden, dann bleibt ein Rest der Basisbestandteile in der niedrig silifizierten Form,

oder man kann Kp, Ne, Cal unverändert lassen, dann ist es möglich, alle M-Moleküle in P-Verbindungen umzuwandeln.

In der Hauptsache bedeutet dies die Heteromorphie Olivin-Feldspat \rightleftharpoons Augit-Feldspatoid. Im Dreieck PRM bleiben unter allen Umständen niedrigsilifizierte M-Verbindungen übrig, vollständige Feldspatbildung ist jedoch möglich. Im Dreieck RFL bleibt unter allen Umständen L übrig, P-Bildung ist denkbar. Im Dreieck RML ist der Kieselsäuregehalt so gering, dass nur teilweise Silifizierung durchführbar ist, sowohl L wie M werden übrig bleiben. Der untere Teil des Dreiecks zeigt somit sehr schön Möglichkeiten der Heteromorphie, die bereits bei Eruptivgesteinen auftreten. Ist die Quarzzahl qz negativ, so lässt sich Q der Basis in verschiedener Weise auf die Basiskomponenten verteilen. Zu Vergleichszwecken kann man nun nach dem Vorschlag der hervorragenden amerikanischen Petrographen ein normiertes Verfahren einschlagen, um aus der Basis die Kata-Molekularnorm zu erhalten. Absichtlich sieht man hierbei zunächst von der Heteromorphie ab, was für uns keinerlei Unzukömmlichkeiten hat, da infolge der molekularen Beziehung jeder Zeit, ohne grosse Rechnung, eine andere Verteilung erfolgen kann.

Folgendes Verfahren wird zum grossen Teil im Anschluss an die gewichtsprozentische Norm vorgeschlagen.

1. Eventuell vorhandenes Ns wird mit der gleichen Menge Fs zu Fns $[\text{SiO}_4]\text{NaFe}'''$ vereinigt. $1 \text{ Ns} + 1 \text{ Fs} = 2 \text{ Fns}$. Ebenso $1 \text{ Ks} + 1 \text{ Fs} = 2 \text{ Fks}$.

2. Der Rest von Fs wird zur Magnetit- bzw. Hämatitbildung verwendet. Es braucht zur Magnetitbildung zu x Fs $x/2$ Fa. Es entsteht somit dann und nur dann Hämatit, wenn der Rest von $\text{Fs} > 2 \text{ Fa}$ ist.

Es sei der Rest von Fs durch x bezeichnet, der Fa-Gehalt sei grösser $x/2$, dann gilt $x \text{ Fs} + x/2 \text{ Fa} = x \text{ Mt} + x/2 \text{ Q}$.

Ist der Fa-Gehalt $= y =$ kleiner als der doppelte restliche Fs-Gehalt, so gilt

$$\begin{aligned} 2y \text{ Fs} + y \text{ Fa} &= 2y \text{ Mt} + y \text{ Q} \\ (x - 2y) \text{ Fs} &= \frac{2(x - 2y)}{3} \text{ Hm} + \frac{1}{3} (x - 2y) \text{ Q}. \end{aligned}$$

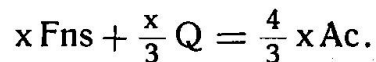
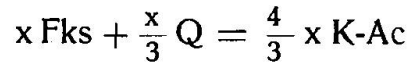
Es wird somit durch die Mt- bzw. Hm-Bildung $x/2$ bzw. $y + 1/3 (x - 2y) \text{ Q}$ frei. Dieses Q wird zu dem bereits vorhandenen Q hinzugezählt und die Gesamtmenge des Q wird nun folgendermassen verteilt:

3. Ist Cal vorhanden, so wird direkt aus Cal nach der Gleichung $x \text{ Cal} + 2/3 x \text{ Q} = 5/3 x \text{ An}$, die Verbindung An gebildet.

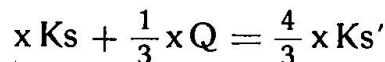
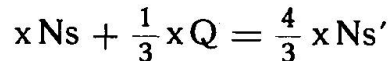
4. Bleibt nach Bildung von An noch Q übrig, so wird bei Vorhandensein von Cs zunächst Wo gebildet



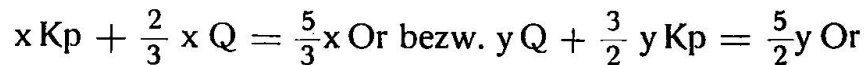
Bleibt Q übrig, und ist Fks und Fns vorhanden, so werden KAc und Ac gebildet nach



Hat die Bildung von Fks und Fns einen Überschuss von Ks bzw. Ns hinterlassen, so wird bei weiter vorhandenem Q die Verbindung Ks' bzw. Ns' gebildet gemäss



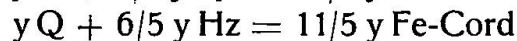
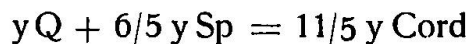
5. Bleibt nach diesen Operationen noch Q übrig, so wird aus Kp Or gebildet gemäss



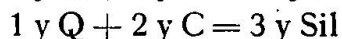
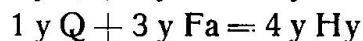
6. Bei weiterem Q-Überschuss wird soweit als möglich Ab gebildet



7. Bei weiterem Q-Überschuss wird bei allfälligem Sp und Hz die Silifizierung zu Cord und Fe-Cord vorgenommen

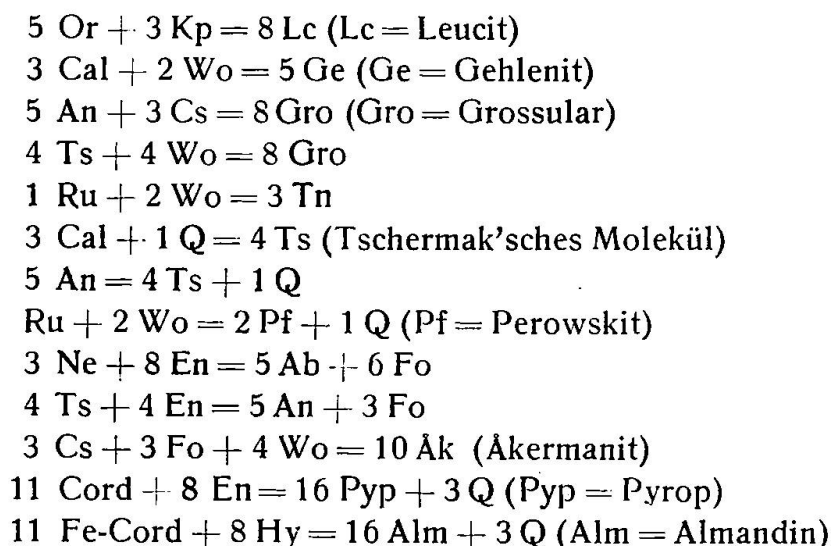


8. Jetzt ist an niedrig silifizierten Molekülen noch Fo und Fa oder C zurückgeblieben, soweit als möglich bildet man En und Hy bzw. Sil.



Trotz allen derartigen Änderungen bleibt die Summe immer 100, da infolge der einheitlichen Wahl der Molekulargrössen die Summe der Koeffizienten der linken Seite gleich ist der Summe der Koeffizienten rechts. In Sonderfällen lassen sich rasch Kata-Molekularnormen mit besonderen theoretischen Mineralzusammensetzungen berechnen,

z. B. Leucit statt Or + Kp, Gehlenit, Grossular, oder Pyrop, Almandin, Tschermaksches Molekül. Wir kennzeichnen sie durch die Beifügung der nicht standardmässigen Mineralien, z. B. Leucitvariante, Granatvariante, usw. Die Umrechnung ist einfach, z. B. nach folgenden Schematas, die auch dartun, wie sich die Verhältnisse gestalten, wenn Nephelin + augitähnliche Moleküle statt Albit + Plagioklas gebildet werden.



Bei Mineralien stark wechselnder Zusammensetzung lassen sich die erwähnten Idealzusammensetzungen bilden (Tabelle 3 und 4) oder unter Umständen Zusammensetzungen, wie sie durch die spezielle Analyse festgestellt und auf Standard-Molekularnormen umgerechnet wurden. In dem Seite 306 erwähnten Dreieck können viele dieser Mineralzusammensetzungen eingetragen werden, was zur graphischen Veranschaulichung der Beziehungen dient.

Tabelle 3.

Wichtige Idealmineralzusammensetzungen⁶⁾

Name	Bildung aus der Basis	Abkürzung und Äquivalentgewicht
Quarz	Q	Q 60,1 +
Kalifeldspat	3 Kp + 2 Q = 5 Or	Or 55,7 ~
Leucit	3 Kp + 1 Q = 4 Lc	Lc 54,6 ~
Kalinephelin	Kp	Kp 52,7 —
Albit	3 Ne + 2 Q = 5 Ab	Ab 52,4 —
Na-Nephelin	Ne	Ne 47,4 —
Anorthit	3 Cal + 2 Q = 5 An	An 55,6 ~
Analcim	3 Ne + 1 Q (+ 1 W) = 4 Am	Am 55,0 ~

⁶⁾ Die Zeichen ~, +, — bedeuten ähnlich, grösser, kleiner als ein mittleres Äquivalentgewicht von 53—56.

Name	Bildung aus der Basis	Abkürzung und Äquivalentgewicht
Marialithe	$30 \text{ Ab} + \begin{cases} 2 \text{ Hl} \\ 3 \text{ Th} \\ 2 \text{ Nc} \end{cases} = 32/34 \text{ Ma}$	Ma um 52 —
Mejonite	$30 \text{ An} + \begin{cases} 2 \text{ Cc} \\ 4 \text{ A} \end{cases} = 32/34 \text{ Me}$	Me um 57 ~
Sodalith	$18 \text{ Ne} + 2 \text{ Hl} = 20 \text{ Sod}$	Sod. um 48 —
Nosean	$18 \text{ Ne} + 3 \text{ Th} = 21 \text{ Nos}$	Nos 47,3 —
Hauyn	$18 \text{ Ne} + 4 \text{ A} = 22 \text{ Hn}$	Hn 51,1 —
Cancrinit	$18 \text{ Ne} + 2 \text{ Cc} = 22 \text{ Canc}$	Canc um 50 —
Sillimanit	$2 \text{ C} + 1 \text{ Q} = 3 \text{ Sil}$	Sil 54,0 ~
Andalusit		
Disthen		
Apatit	$15 \text{ Cp} + 1 \text{ Fr} = 16 \text{ Ap}$	Ap ca. 63 +

Zusammenfassend zeigt Tabelle 5, wie für komplexe Mineralien, z. T. bereits der Meso- oder Epizone angehörig, Verbindungstypen gebildet werden können. In Tabelle 6 schliesslich sind nochmals eine Reihe von Mineralbeziehungen zusammengestellt, die zur Umrechnung dienen und gleichzeitig wichtige Prozesse der Metamorphose veranschaulichen. Tabelle 7 zeigt die Berechnung ein- und desselben Gesteines auf verschiedene „Normen“. Die grosse Bedeutung derartiger Versuche für die vergleichende Gesteinslehre wird aus diesem Beispiel wohl genügend ersichtlich sein.

Tabelle 4.

Wichtige Idealmineralzusammensetzungen¹⁾

Name	Bildung aus der Basis	Abkürzung und Äquivalentgewicht
Olivine {	Fo	Fo — 46,9 } mittl. —
	Fa	Fa — 67,9 } Olivin um 52 +
Enstatit	$3 \text{ Fo} + 1 \text{ Q} = 4 \text{ En}$	En 50,2 —
Eisen-Hypersthen	$3 \text{ Fa} + 1 \text{ Q} = 4 \text{ Hy}$	Hy 65,9 +
Wollastonit	$3 \text{ Cs} + 1 \text{ Q} = 4 \text{ Wo}$	Wo 58,1 +
Diopsid	$2 \text{ Wo} + 2 \text{ En} = 4 \text{ Di}$	Di 54,1 ~
Tschermak'sche Verbindung	$3 \text{ Cal} + 1 \text{ Q} = 4 \text{ Ts}$	Ts 54,5 ~
Acmit	$3 \text{ Ns} + 2 \text{ Hm} + 3 \text{ Q} = 8 \text{ Ac}$	Ac 57,7 +
Aegirin		
Jadeit	$3 \text{ Ne} + 1 \text{ Q} = 4 \text{ Jd}$	Jd 50,8 —
Titanit	$1 \text{ Ru} + 2 \text{ Wo} = 3 \text{ Tn}$	Tn 65,3 +
Cordierit	$6 \text{ Sp} + 5 \text{ Q} = 11 \text{ Cord}$	Cord 53,2 ~
Fe-Cordierit	$6 \text{ Hz} + 5 \text{ Q} = 11 \text{ Fe-Cord}$	Fe-Cord 58,9 +
Gehlenit	$3 \text{ Cal} + 2 \text{ Wo} = 5 \text{ Ge}$	Ge 54,8 ~
Äkermanit	$3 \text{ Cs} + 2 \text{ En} = 5 \text{ Ak}$	Ak 54,5 ~
Grossular	$3 \text{ Cal} + 4 \text{ Wo} + 1 \text{ Q} = 8 \text{ Gro}$	Gro 56,3 ~

¹⁾ Die Zeichen ~, +, — bedeuten ähnlich, grösser, kleiner als ein mittleres Äquivalentgewicht von 53—56.

Name	Bildung aus der Basis	Abkürzung und Äquivalentgewicht
Pyrop	$3 \text{ Sp} + 4 \text{ En} + 1 \text{ Q} = 8 \text{ Pyp}$	Pyp 50,4 —
Almandin	$3 \text{ Hz} + 4 \text{ Hy} + 1 \text{ Q} = 8 \text{ Alm}$	Alm 62,2 +
Andradit	$2 \text{ Hm} + 6 \text{ Wo} = 8 \text{ Andr}$	Andr 63,5 +
Magnetit	Mt	Mt 77,2 ++
Hämatit	Hm	Hm 79,8 ++
Ilmenit	$2 \text{ Hm} + 2 \text{ Ru} = 4 \text{ Ilm}$	Ilm 75,9 ++

Tabelle 5.

Beispiele von Bildung komplexer Mineralien

Grammatit (Ho)	$8 \text{ Di} + 6 \text{ En} + 1 \text{ Q} + (1 \text{ W}) = 15 \text{ Ho}$
Muskowit (Ms)	$10 \text{ Or} + 4 \text{ C} + (2 \text{ W}) = 14 \text{ Ms}$
Biotit (Bi)	$6 \text{ Kp} + 9 \text{ Fo} + 1 \text{ Q} + (2 \text{ W}) = 16 \text{ Bi}$
Vesuvian (Ves)	$18 [\text{Cs}, \text{Fo}] + 6 \text{ Sil} + 1 \text{ Q} + (2 \text{ W}) = 25 \text{ Ves}$
Zoisit (Zo)	$9 \text{ Cal} + 2 \text{ Wo} + 5 \text{ Q} + (1 \text{ W}) = 16 \text{ Zo}$
Serpentin (Serp)	$3 \text{ Fo} + 2 \text{ En} + (2 \text{ W}) = 5 \text{ Serp}$
Amesit (At)	$3 \text{ Sp} + 2 \text{ En} + (2 \text{ W}) = 5 \text{ At}$
Talk (Tc)	$6 \text{ En} + 1 \text{ Q} + (1 \text{ W}) = 7 \text{ Tc}$
Kaolin (Ka)	$3 \text{ Sil} + 1 \text{ Q} + (2 \text{ W}) = 4 \text{ Ka}$
Chloritoid } Ottrelith }	$(\text{Ot}) : 3 \text{ Hz} + 1 \text{ Q} + (2 \text{ W}) = 4 \text{ Ot}$
Staurolith (Sta)	$3 \text{ Hz} + 3 \text{ Sil} + 1 \text{ Q} + (1 \text{ W}) = 7 \text{ Sta}$

Tabelle 6.

Einige wichtige Mineralbeziehungen

$10 \text{ Or} + 6 \text{ Sil} + (2 \text{ W}) = 14 \text{ Ms} + 2 \text{ Q}$
$10 \text{ Or} + 10 \text{ An} + (2 \text{ W}) = 14 \text{ Ms} + 4 \text{ Wo} + 2 \text{ Q}$
$30 \text{ Or} + (2 \text{ W}) = 14 \text{ Ms} + 6 \text{ Ks} + 10 \text{ Q}$
$40 \text{ An} + 10 \text{ Or} + (4 \text{ W}) = 14 \text{ Ms} + 32 \text{ Zo} + 4 \text{ Q}$
$10 \text{ Or} + 12 \text{ En} + (2 \text{ W}) = 16 \text{ Bi} + 6 \text{ Q}$
$10 \text{ Or} + 9 \text{ Fo} + (2 \text{ W}) = 16 \text{ Bi} + 3 \text{ Q}$
$4 \text{ En} + 6 \text{ Sil} + 1 \text{ Q} = 11 \text{ Cord}$
$33 \text{ Cord} = 16 \text{ Pyp} + 12 \text{ Sil} + 5 \text{ Q}$
$10 \text{ Or} + 33 \text{ Cord} + (2 \text{ W}) = 16 \text{ Bi} + 18 \text{ Sil} + 9 \text{ Q}$
$9 \text{ Fo} + 1 \text{ Q} + (4 \text{ W}) = 10 \text{ Serp}$
$24 \text{ Gro} + (5 \text{ CO}_2) + (1 \text{ W}) = 16 \text{ Zo} + 5 \text{ Cc} + 3 \text{ Q}$
$8 \text{ Di} + 6 \text{ En} + 1 \text{ Q} + (1 \text{ W}) = 15 \text{ Ho}$

Tabelle 7.

Berechnungsbeispiel

Zweiglimmerschiefer Piora:

si 85, al 34, fm 53, c 1,5 alk 11,5 k 0,89 mg 0,71

	Kata-	Meso	Epi-Molekularnormen
Or	44,1	Bi 43,1	Ms 61,8
Plag. { Ab	5,6	Ms 24,1	Ab 5,7
{ An	3,0	Plag. { Ab	Zo 2,4
Cord	2,4	{ An	At 3,6
Sp	27,2	(Disthen) Sil	Serp 13,1 } Chlorit

Wenn wir zum Beispiel schreiben: $3 \text{ Kp} + 2 \text{ Q} = 5 \text{ Or}$,
so entstehen in Wirklichkeit aus

316,26 gr Kalinephelin + 240,24 gr Quarz 556,50 gr Orthoklas.

316:240 ist nahe 3:2 der Reaktionsgleichung. Die neue Schreibweise der Reaktion (mit den genannten Abkürzungen und Einheitsfestsetzungen) dient somit auch sehr zur besseren Veranschaulichung der quantitativen Beziehungen, die zwischen den Mineralien herrschen.

Noch günstiger gestaltet sich im Mittel der Vergleich der Molekulardarstellung mit einer volumprozentischen Berechnung auf entsprechende Mineralien.

Tabelle 8.

Äquivalentvolumen einiger Normmineralien
(In runden Klammern Korrektur zur Erhaltung von Volumprozenten, in eckigen Klammern zum Vergleich Korrektur zur Erhaltung von Gewichtsprozenten)

Q	24,0	(+)	[+]	Fo	14,6	(--)	[—]	Hz	13,5	(--)	[+]
Or	21,8	(+)	[~]	Fa	15,8	(—)	[+]	Sp	13,2	(--)	[—]
Ab	20,1	(~)	[—]	Cs	17,5	(—)	[~]	Ilm	16	(—)	[++]
An	20,1	(~)	[~]	En	15,8	(—)	[—]	Ru	18,9	(—)	[+]
Kp	20,7	(~)	[—]	Di	16,5	(—)	[~]	Pr	23,9	(+)	[++]
Lc	22,5	(+)	[~]	Gro	15,7	(—)	[+]	C	12,9	(--)	[—]
Ne	18,1	(—)	[—]	Alm	14,4	(--)	[+]	Hl	26,3	(++)	[+++]
Sil	16,3	(—)	[~]	Cord	21,5	(+)	[~]	Nc	20,5	(~)	[~]
Z	19,4	(~)	[++]	Tn	18,5	(—)	[+]	Fr	24,3	(+)	[++]
Ge	18,9	(~)	[~]	Cm	14,5	(—)	[++]	Ap	ca. 20	(~)	[+]
Cc	36,8	(+++)	[+++]	Hm	15,2	(—)	[++]				
Ns	15,4	(—)	[—]	Mt	14,8	(—)	[++]				

Mittleres Äquivalentvolumen:

I. Gruppe Q Pr Hl Fr um 24

II. Gruppe Or Ab An Kp Lc Ne Z Ge Cord Ru Nc Tn Ap um 20 (Mittelfall)

III. Gruppe Sil Ns Fo Fa Cs En Di Gro Alm Cm Hm Mt Ilm um 16

Nach dem wertvollen Buch von WILHELM BILTZ „Raumchemie der festen Stoffe“ (Leipzig 1934) sind in Tabelle 8 für einige wesentliche Mineralverbindungen der Katanormen die Äquivalentvolumina berechnet worden. Für viele wichtige, besonders leukokrate Hauptgemengteile, liegen sie um 20, so dass praktisch die Molekularverteilung auch die Volumverteilung angibt (Gruppe II). Für Quarz und einige seltenere Mineralien sind die Äquivalentvolumina um ca. $\frac{1}{5}$ höher (Gruppe I), für manche, besonders melanokrate Mineralien, um $\frac{1}{5}$ niedriger (Gruppe III). Bei mittleren bis kleinen Prozentgehalten an Mineralien der Gruppen I und III und Vorherrschen

von II spielt die Korrektur praktisch keine Rolle, bei grösserem Gehalte ist daran zu denken, dass zu Q bis gegen $\frac{1}{5}$ des Q-Wertes hinzugezählt, zu Mineralien der Gruppe II bis $\frac{1}{5}$ des Molekularwertes weggezählt werden muss, um Volumprocente zu erhalten. Im übrigen zeigt die Tabelle 8, dass volumprozentischer Darstellung gegenüber recht häufig die Korrekturen umgekehrt sind als gegenüber der gewichtsprozentischen Verteilung. Die Molekularnormdarstellung liegt also zu einem grossen Teil zwischen gewichts- und volumprozentischer Normberechnung, sie vermittelt ein völlig zutreffendes Bild von der Mineralverteilung, das durchaus als e i n z i g e s an Stelle der strengerer Gewichts- bzw. Volumberechnung treten kann. Bedenkt man die Fehlerquellen beim Ausmessen der Dünnschliffe, so wird die Übereinstimmung unter Berücksichtigung der oben erwähnten Bauschalkorrekturen zum Vergleich völlig genügen. Eines aber ist bei karbonatreichen Gesteinen (besonders calcitreichen) zu bedenken. Der Karbonatgehalt erscheint in der Molekulardarstellung beinahe nur halb so gross als Gewichts- bzw. Volumberechnungen verlangen. Doch das ist leicht zu merken, es rechtfertigt nicht eine andere Äquivalenteinheit (z. B. unter Berücksichtigung von C) für die Karbonate anzunehmen, weil ja dadurch ein Hinzufügen der leichtflüchtigen Substanz CO_2 ohne Summenänderung verhindert würde.

Gewiss wird die Einführung der Molekularnormen Widerstand finden. Wer damit einmal gearbeitet hat und wer sie für metamorphe Gesteine anwendet, wird die Vorzüge rasch erkennen, ohne Nachteile zu finden. Zum Schlusse mögen daher nur noch zwei weitere Beispiele zeigen, dass auch für Eruptivgesteine diese Berechnungen vollständig die gewichtsprozentischen amerikanischen Normberechnungen ersetzen können. Dazu wählen wir zwei an SiO_2 untersättigte Gesteine, deren Analysen sich in W. E. TRÖGER, „Spezielle Petrographie der Eruptivgesteine“ vorfinden. Nicht die gewöhnliche Norm wird gegeben, sondern eine Variante derselben, wobei, dem Mineralbestand entsprechend, statt Olivin sofort Feldspatoide gebildet werden.

Von einem Lujavrit von Lujavr Urt Kola (TRÖGER Nr. 421) wurde volumprozentisch bestimmt:

40 % Mikroklinperthit, 26 % Nephelin, 32 % Ägirin, 2 % Akzessorien.

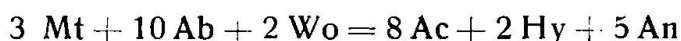
Aus der Analyse und daraus gewonnener Basis lässt sich folgende Variante einer Katamolekularnorm berechnen:

Or + Ab 40,7 %, Ne + Kp 28,2 %, Ac 21,4 %, Wo 2,9 %,

En + Hy 5,2 % = Alkaliagit 29,5 %, Mt 1,0 %, Ru 0,6 %.

Ein Foyait der Sierra de Monchique (Portugal) (TRÖGER 414) weist gewichtsprozentisch auf:

Orthoklasmikroperthit 67 %, Nephelin \pm Hauyn 24 %, Ägirinaugit \pm Lepidomelan 7 %, Akzessorien 2 %. Ohne Berücksichtigung von H_2O , Cl, S, P_2O_5 lässt sich aus der Analyse nachstehende Variante einer Molekularnorm berechnen: $Or + Ab + 6 \% An = 65,8 \%$, $Ne 29,1 \%$, $Wo + En + Hy = 3,6 \%$, $Mt 1,1 \%$, $Ru 0,4 \%$. Hier ist z. B. noch an die Beziehung



zu denken, um zu verstehen, dass Ägirinaugit auftritt. Ausserdem ist stets zu berücksichtigen, dass $2 Wo + 1 Ru = 3 Tn$ ergeben. Auf alle Fälle ist es somit möglich, bei Übereinstimmung von Analysen- und Dünnschliffmaterial aus den Molekularberechnungen allein bereits ein zutreffendes Bild von der quantitativen Mineralverteilung zu erhalten oder anomale komplexe Mineralzusammensetzungen bzw. falsche Zuordnungen von Analysen und Dünnschliffen zu erkennen.

Tabelle 9.

Aufteilung wichtiger Basismineralien in Gehalte an elektropositiven Elementen

1 Kp = $1/3 Si + 1/3 K + 1/3 Al$	1 Cm = $1/3 Fe + 2/3 Cr$
1 Ne = $1/3 Si + 1/3 Na + 1/3 Al$	1 C = 1 Al
1 Cal = $1/3 Ca + 2/3 Al$	1 Q = 1 Si
1 Sp = $1/3 Mg + 2/3 Al$	1 Cc = 1 Ca
1 Hz = $1/3 Fe + 2/3 Al$	1 Hl = 1 Na
1 Cs = $1/3 Si + 2/3 Ca$	1 Ru = 1 Ti
1 Fo = $1/3 Si + 2/3 Mg$	1 Z = $1/2 Zr + 1/2 Si$
1 Fa = $1/3 Si + 2/3 Fe$	1 Cp = $3/5 Ca + 2/5 P$
1 Fs = $1/3 Si + 2/3 Fe'''$	1 Mt = $1/3 Fe'' + 2/3 Fe'''$
1 Ns = $1/3 Si + 2/3 Na$	1 Nc = 1 Na
1 Ks = $1/3 Si + 2/3 K$	1 Th = $2/3 Na + 1/3 S$
1 Fns = $1/3 Si + 1/3 Na + 1/3 Fe$	1 Fr = 1 Ca

Nicht unbeachtet bleiben darf noch ein wichtiger Vorteil der neuen Normberechnung. Es ist in der molekularen Basis- und Normberechnung die Summe der Elemente $Si + Al + Fe + Mn + Mg + Ca + Na + K + Ti$ ev. $+ P + S$ (Sulfate) usw. = 100, da ja die Zahl dieser Atome die Prozentzahl einer Verbindung gibt. Man kann daher beispielsweise aus der Basis jederzeit leicht die Atomprocente (ohne Sauerstoff, H, C, F ev. S usw.) berechnen. So sind in x Kp enthalten $x/3 K + x/3 Al + x/3 Si$ -Atome. Wie die Zusammenstellung

vorstehender Tabelle (Tabelle 9) zeigt, spielen Dritteilungen überhaupt die Hauptrolle. Will man statt der Basis die Elementarverteilung in Prozenten ausgedrückt angeben, so genügen sehr einfache Neuzusammenfassungen. Normalerweise sind die Gehalte an den verschiedenen Elementen gegeben durch:

$$\begin{aligned}
 \text{Si} &= 1/3 (\text{Kp} + \text{Ne} + \text{Cs} + \text{Fo} + \text{Fa} + \text{Ns} + \text{Ks} + \text{Fns}) + \text{Q} + 1/2 \text{Z} \\
 \text{Al} &= 1/3 (\text{Kp} + \text{Ne}) + 2/3 (\text{Cal} + \text{Sp} + \text{Hz}) + \text{C} \\
 \text{Fe}''' &= 2/3 (\text{Fs} + \text{Mt}) + 1/3 \text{Fns} \\
 \text{Fe}'' &= 2/3 \text{Fa} + 1/3 (\text{Mt} + \text{Cm}) \\
 \text{Mg} &= 2/3 \text{Fo} + 1/3 \text{Sp} \\
 \text{Ca} &= 2/3 \text{Cs} + 1/3 \text{Cal} + 1 (\text{Cc} + \text{Fr}) + \text{eventuell } 3/5 \text{Cp} \text{ bzw. } 5/8 \text{Ap} \\
 \text{Na} &= 1/3 (\text{Ne} + \text{Fns}) + 2/3 (\text{Ns} + \text{Th}) + 1 (\text{Hl} + \text{Nc}) \\
 \text{K} &= 1/3 \text{Kp} + 2/3 \text{Ks} \\
 \text{Ti} &= 1 \text{Ru} \\
 \text{P} &= 2/5 \text{Cp} \text{ bzw. } 3/8 \text{Ap} \\
 \text{Cr} &= 2/3 \text{Cm} \\
 \text{Zr} &= 1/2 \text{Z}.
 \end{aligned}$$

Dabei sind in der Zusammenstellung verschiedenorts auch Basis-moleküle angegeben, die nicht nebeneinander auftreten, damit bei derartigen Umrechnungen nichts übersehen wird.

Tabelle 10.

Zum Vergleich mit atomprozentualer Gesteins-
zusammensetzung

Es verlangen je 100 Molekularteile:

(Kp + Ne)	= 33,3 (K + Na) + 33,3 Al + 33,3 Si
(Or + Ab)	= 20 (K + Na) + 20 Al + 60 Si
An	= 20 Ca + 40 Al + 40 Si
(Fo + Fa)	= 66,7 (Mg + Fe) + 33,3 Si
(Di + En + Hy)	= 50 (Ca + Mg + Fe) + 50 Si
Ac	= 25 Na + 25 Fe'' + 50 Si
Ho (einf.)	= 46,7 (Ca + Mg + Fe) + 53,3 Si
Ms (ideal)	= 14,4 K + 42,8 Al + 42,8 Si
Bi (ideal)	= 12,5 K + 37,5 (Mg + Fe'') + 12,5 (Al + Fe''') + 37,5 Si
Basaltischer Augit	= 1,6 Na + 20,3 Ca + 18,8 Mg + 3,1 Fe'' +
(ungefähr)	12,5 (Al + Fe''' + Ti) + 43,7 Si
Omphazit (unge- fähr)	= 12,5 Na + 12,5 Ca + 12,5 (Mg + Fe) + 12,5 (Al + Fe''') + 50 Si

Die Atomzahlen sind nun aber sehr wertvoll für die Berechnung auf beliebige, beispielsweise analytisch untersuchte, komplexe Mineralien. Diese werden ja durch die Aufteilung in Atome und Atom-

gruppen charakterisiert. Andererseits ist oft schon ein Vergleich der atomaren Gesteinszusammensetzung mit der entsprechenden Atomverteilung in gewöhnlichen gesteinsbildenden Mineralien von Interesse. Deshalb finden sich in einer letzten Tabelle (Tabelle 10) einige wenige Daten zusammengestellt, wobei es dem Leser überlassen bleiben muss, diese Tabelle zu ergänzen und auszunützen.

· · Eingegangen: 15. Oktober 1936.