



UNIVERSITÄTS-
BIBLIOTHEK
PADERBORN

**Vorlesungen über die chemische Gleichgewichtslehre und
ihre Anwendung auf Probleme der Mineralogie,
Petrographie und Geologie**

Marc, Robert

Jena, 1911

Inhaltsübersicht.

[urn:nbn:de:hbz:466:1-77915](https://nbn-resolving.org/urn:nbn:de:hbz:466:1-77915)

Inhaltsübersicht.

I. Vorlesung:	
Der Begriff des Gleichgewichts in der Chemie	Seite 1—10
II. Vorlesung:	
Einfluß von Änderungen der Konzentration, des Druckes und der Temperatur auf das Gleichgewicht	1—21
a) Massenwirkungsgesetz	12—16
b) Phasenregel	16—21
III. Vorlesung:	
Abhängigkeit des Schmelzpunktes vom Druck	22—31
Polymorphe Umwandlung	31—40
IV. Vorlesung:	
Abhängigkeit der Stabilität vom Druck	41—48
Kristallisations- und Umwandlungsgeschwindigkeit und ihr Ein- fluß auf die Struktur des entstehenden Produktes	48—55
V. Vorlesung:	
Systeme aus zwei Komponenten	56 ff.
VI. Vorlesung:	
Einfluß des Druckes auf Systeme aus zwei Komponenten, deren Ausscheidungsfolge und Ausscheidungsform	73—78
Der Begriff der Lösung	78—84
VII. Vorlesung:	
Die festen Lösungen	85—106
VIII. Vorlesung:	
Systeme aus drei Komponenten	107—117
IX. Vorlesung:	
Systeme aus mehreren Komponenten, von denen die eine flüchtig ist; speziell wäßrige Lösungen	118 ff.
a) Kryohydratischer Punkt; Schmelzpunkt von Hy- draten	118—123
b) Die Zersetzung von Hydraten	123—125
c) Dreistoffsysteme	125—126
d) Das isotherme Diagramm	126—131
e) Das granitische Magma	131—136

	Seite
X. Vorlesung:	
Die Untersuchungen van't Hoff's über die ozeanischen Salzablagerungen	137 ff.
a) Einleitende Untersuchungen	139—140
b) Die einzelnen Zweistoffsysteme	140—147
c) Die Kristallisationsbahnen	147—148
XI. Vorlesung:	
Die Untersuchungen van't Hoff's über die ozeanischen Salzablagerungen (Fortsetzung)	149—164
a) Mitberücksichtigung des Chlornatriums	149—153
b) Die Umwandlungsvorgänge und die Methode ihrer Untersuchung	153—157
c) Die wichtigsten Änderungen bei höheren Temperaturen	157—158
d) Prüfung der experimentellen Ergebnisse an den natürlichen Vorkommen	158—164
XII. Vorlesung:	
Gleichgewichte an Oberflächen	165—185
a) Die Adsorptionsreaktionen	165—174
b) Die Natur der Gele und ihre Bedeutung im Mineralreich	174—178
c) Die Adsorption an kristallinen Stoffen	178—185
XIII. Vorlesung:	
Allgemeine geochemische Betrachtungen	186—205