



UNIVERSITÄTS-
BIBLIOTHEK
PADERBORN

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

Marc, Robert

Jena, 1911

Sachregister.

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

Sachregister.

- A**ctio u. Reactio 11.
Adsorption 168 ff.
Adsorption an Kristallen 178 ff.
Adsorptionsisotherme 169.
Alaun 93.
Albit 103 ff., 117.
Amphibol rhomb. 46.
— monokl. 46.
Anhydrit 163.
Aragonit 2.
Astrakanit 150 ff.
Ausscheidungsfolge 64, 65, 67.
— aus wäßrigen Lösungen 129.
— bei Unterkühlung 65.
— bei Mischkristallen 96, 98, 99.
— in binären Systemen 73.
— in ternären Systemen 116.
- B**erylliumsulfat 93.
— selenat 93.
Bestandteil, Definition 17.
Betol 52.
Binäre Systeme 56 ff.
— — u. Druck 73 ff.
— — mit Wasser 118 ff.
Binäres System: $\text{AgNO}_3\text{—H}_2\text{O}$ 79, 120.
— — $\text{Al}_2\text{O}_3\text{—CaO}$ 72.
— — $\text{Al}_2\text{O}_3\text{—MgO}$ 72.
— — $\text{Al}_2\text{O}_3\text{—SiO}_2$ 72.
— — CaO—MgO 115.
— — CaO—SiO_2 69, 115.
— — $\text{CaSiO}_3\text{—MgSiO}_3$ 105, 115.
— — $\text{FeCl}_3\text{—H}_2\text{O}$ 122, 123.
— — Kalifeldspat—Natronfeldspat 102 ff.
— — Kalziumfeldspat—Kalifeldspat 105.
— — Kalziumfeldspat—Natronfeldspat 105.
- Binäres System: $\text{Na}_2\text{SO}_4\text{—H}_2\text{O}$ 122.
— — Phenol—Wasser 82.
Bischoffit 139 ff.
- C**acholong 177.
Calciumverbindungen, s. Kalziumverbindungen.
Calorie, s. Kalorie.
Carnallit 139 ff.
— Zersetzung durch Wasser 140.
Chalcedon 177.
Chlornatrium in den Salzlagern 149.
— Löslichkeit 184.
— oktaëdrisches 184.
- D**ampfdruck 34, 35.
— von Hydraten 124.
Dendritbildung 183.
Descendente Salze 162 ff.
Differentialtensimeter 156.
Dilatometer 156.
Dimethyläthylkarbinol 30.
Diopsid 116.
Dolomit 204.
Doppelsalz 128 ff.
— Darstellung im isothermen Diagramm 128.
— Darstellung im räumlichen Modell 130.
Doppelsulfate 93.
Druck und chemisches Gleichgewicht 14, 196.
Druck und Schmelzpunkt 30.
Dynamometamorphose 204, 205.
- E**is, Schmelzpunkt und Druck 23 ff.
— Sprengwirkung 28.
— Umwandlung und Druck 28, 87.

Eisen, Schmelzpunkt und Druck 29.
Eisenoxyd-Kohlenstoff-Gleichgewicht 199.
Emulsionskolloide 169.
Enantiotropie 36.
Enstatit 46, 114, 115.
Entglasung 50.
Entstehung der Erde 187.
Entwässerungskurven 177.
Erbsensteine 172 ff.
Erddinneres, Zustand 29, 188 ff.
— Temperatur 30.
Eutektikum (binäres) 58 ff.
— Lage und Schmelzpunkte der Komponenten 63 ff.
— Lage und Druck 77.
— Struktur desselben 61, 62.
— (ternäres) 110 ff.

Feldspate 102, 105, 111.
— Stabilitätsgebiete derselben 132, 133.
— Ausscheidung aus wäßrigen Magmen 134.
Feste Lösungen 85 ff.
— — mit Wasser 125.
— — — — Entwässerung 177.
— — Dampfdruck derselben 124.
Fluorzinn, Zersetzung durch Wasser 15.
Flüssige Kristalle 48.
Freiheit (Definition) 17.

Gaskonstante 14.
Gefrierpunktserniedrigung, molekulare 56.
Gele 169.
— Entwässerung 177.
— Struktur 175.
— Wassergehalt 176.
Gesetz der Wärmesummen 43.
Gläser 50.
Glaserit 150 ff.
Glauberit 163.
Gleichgewicht, chemisches, Begriff 1 ff.
— — Arten desselben 5.
— — heterogenes 9.
— — homogenes 9.
— — metastabiles 7.
— — und Konzentration 12.
— — und Temperatur 14.

Marc, Vorlesungen.

Gleichgewicht, chemisches und Druck 14, 196.
— an Oberflächen 165 ff.
Gletscher 25 ff.
— Temperaturverhältnisse in dens. 26.
— Druckverhältnisse in dens. 28.
Granitisches Magma 131 ff.
Granitstruktur 135.

Harnsäure 27, 180.
Hartsalz 160.
Hauptsalz 160 ff.
Hauptsalzmutterlager 160.
Henry'sches Gesetz 9, 177, 119, 125.
Heterogenes Gleichgewicht 9.
Homogenes Gleichgewicht 9.
— — Einstellungsgeschwindigkeit dess. 197.
Hutzone 162 ff.
Hydrate 83, 120 ff.
— Dampfdruck ders. 124.
— Entwässerung, isotherme ders. 123.
— Zersetzung ders. 123 ff.
Hydrophil 169.
Hydrophob 169.
Hypersthen 94.

Individualisierungsgrenzen 114.
Irreversible Zustände 5.
Isodimorphismus 94.
Isopolymorphismus 94.

Kainit 150 ff.
Kainithut 162.
Kaliatrakanit 142.
Kalifeldspat (Dimorphismus) 105.
Kaliumnitrat 93.
Kalkspat 2, 94.
Kalorie Wert, Schreibweise 19.
— in Literatmosphären 24.
Kalziostrontianit 94.
Kalzit 2, 94.
Kalziumkarbonat, Dissoziation 18, 196.
— Wärmetönung 19.
Kalziumorthosilikat 70, 93, 116.
Kant-Laplacesche Theorie 187.
Kapillarität 167.
Keimbildungsgeschwindigkeit 49.

- Keimbildungsgeschwindigkeit und Beimengungen 51.
 Kern der Oolithe 174.
 Kieselsäure, s. Siliciumdioxyd.
 Kieserit 150 ff.
 Kohle in Meteoriten 199, 200.
 Kolloide Lösungen 169 ff.
 Komplexbildung 127.
 Korngröße 25, 27.
 Korund 117.
 Kristalle, flüssige 48.
 Kristalline Schiefer 205.
 Kristallisationsbahnen 147 ff.
 Kristallisationsendpunkt 148.
 Kristallisationsgeschwindigkeit 48 ff.
 — und Struktur 48.
 — und Beimengungen 49.
 Kristallisationskerne bzw. -keime 49.
 Kristallisationswege 147 ff.
 Kristallhabitus und Oberflächenenergie 178 ff.
 — des Kaliumsulfats 179.
 — der Harnsäure 180.
 Krugit 163.
 Kryohydratischer Punkt 170.
 Kryolith (Entstehung) 202 ff.
 Kryptoperthit 103.
 Kupfferit 46.
- L**abile Zustandsformen 38.
 Langbeinit 157 ff.
 Legierungen (binäre) 62.
 — Zn-Cd, Au-Ag 62.
 — (ternäre) 110.
 — von Rose u. Wood 110.
 Leonit 150 ff.
 Leucit 117.
 Liparit 54.
 Literatmosphäre 24.
 Litoralabsätze 171.
 Loewit 157 ff.
 Löslichkeit, vollständige 81.
 — beschränkte 81 ff.
 — und Temperatur 82.
 — — Natur der Lösungskomponenten 84.
 — der Silikatschmelzen 84.
 — in festem Zustand 86.
 — und chemische Natur 86, 100.
- Löslichkeit an verschiedenen Kristallflächen 183, 184.
 Lösung (Definition) 78 ff.
 Lösungen, feste 85 ff.
 — — Vorkommen in der Natur 93, 94.
 — kolloide 169 ff.
 — wäßrige 118 ff.
 Lösungsmittel 79.
 Lyophil 169 ff.
 Lyophob 169.
- M**agmatische Korrosion 76, 77.
 — Resorption 134.
 Magmatisches Wasser 118, 119.
 Magnesiapyroxen 46.
 Magnesiumoxyd 114.
 Magnesiummetasilikat (Polymorphismus) 46 ff.
 Magnesiumorthosilikat 93, 116.
 Mare 192.
 Massenwirkungsgesetz 12 ff., 126, 127.
 Maximaler Schmelzpunkt 190.
 Meerwasser, Zusammensetzung 152.
 Meniskenbildung 167.
 Metastabile Zustände 7.
 Mikroklin 104, 105.
 Mikroperthit 105.
 Mineralisatoren 52.
 Mischbarkeit in festem Zustand, vollständige 93, 95 ff.
 — — — partielle 93, 97 ff.
 Mischkristalle als feste Lösungen 86.
 — Ausscheidung aus der Schmelze 95 ff.
 — inhomogene 96.
 — mit Zonarstruktur 97.
 Molekulare Gefrierpunktserniedrigung 56.
 Monotropie 36.
 Monticellit 93.
- N**ephelin 117.
- O**berfläche und Löslichkeit 167.
 — und Dampfdruck 167.
 — gesättigte 182.
 Oberflächenenergie 167.
 — und Keimwirkung 182, 183.
 Oberflächengleichgewichte 165 ff.
 Oberflächenreaktion 168 ff.

- Oberflächenspannung 166 ff.
Olivin 114, 177.
— in Ergußgesteinen 198.
— in Meteoriten 198.
Oolithe 174.
Opal 177.
Orthoklas 103 ff.
Ozeanische Salzablagerungen 137 ff.
- Paragenesen** 153.
Pegmatite, Bildung ders. 201.
Pegmatitstruktur 136.
Phase 9, 17.
Phasenregel 16 ff.
Plagioklas 112, 113.
Pneumatolyse 201.
Polyhalit 160, 163.
Polymorphie 31 ff.
Polymorphe Mineralien (Tab.) 32.
Porphystruktur 134.
Pseudomorphosen 101.
Pseudowollastonit 70.
Pyroxen in Eruptivgesteinen 198.
- Quarz** 117.
— Ausscheidung aus wäßrigen Magmen 134.
— korrodiert 77, 134.
Quartz de corrosion 135.
Quaternäres System $MgSO_4$ - $MgCl_2$ - KCl - K_2SO_4 -Wasser 145 ff.
— dasselbe + $ClNa$ 149 ff.
— Änderung mit der Temperatur 157 ff.
Quellung 176.
— und Druck 176.
- Räumliche Modelle** 130, 132, 142, 143.
Regelationstheorie 27.
Reichardt 139 ff.
Reversible Zustände 5.
Rhodonit 94.
Rogensteine 172 ff.
Rosenbusch'sche Regel 65.
- Salinen**, Temper. derselben 161.
Salzablagerungen, ozeanische 137 ff.
Sanidin 104, 105.
Schefferit 94.
- Schmelzintervalle binärer Gemische 59.
Schmelzpunkt, binärer, eutektischer 58.
— des Diopsids 116.
— des Enstatits 114.
— des Kalifeldspats 103.
— des MgO 114.
— des Natronfeldspats 103.
— des Olivins 114.
— des Tridymits 69, 115.
— des Wassers 23.
— maximaler 190.
Schmelzpunkt und Druck 22, 24 ff., 30.
Schmelzpunkte, Bestimmungsmethode 60.
— binärer Gemische 57.
— von Hydraten 121.
— von Mischkristallen 95.
Schönit 139 ff.
Schriftgranit 136.
Schwefel, Zustandsdiagramm 41 ff.
Sedimentation 170, 171 ff.
Selen 52, 54.
Siliciumdioxid, Zustandsformen 44.
Silikatkruste, erstarrte 191.
Silikatschicht, Dicke 189.
— Zustand 190.
Sole 169.
Stabilität und Druck 41, 46, 78.
— und Dampfdruck 34.
— und Löslichkeit 34, 127.
— relative polymorpher Mineralien (Tab.) 40.
Stauffurter Lagerstätten, Profil 139.
Steinbildung in Gläsern 50.
— im Organismus 172 ff.
Strontianit 94.
Struktur binärer Systeme 61.
— der Gele 175.
Sulfate 93.
Suspensionen 169.
Suspensionskolloide 169.
Sylvin 139 ff.
Syngenit 163.
Systeme aus einer Komponente 22, 41.
— aus 2,3 e. c. Komponenten, siehe binäre, ternäre e. c.-Systeme.
- Tachhydrit** 163.
Temperatur, absolute 14.

- Temperatur des Erdinnern 29.
Ternäre Systeme 107 ff.
— mit Wasser 126 ff.
Ternäres System
 Bi—Pb—Sn 110.
 CaO—MgO—SiO₂ 114 ff.
 Kalk—Natron—Kalifeldspat 111 ff.
 K₂SO₄—KCl—H₂O 143.
 K₂SO₄—MgSO₄—H₂O 142, 143.
 MgCl₂—KCl—H₂O 140.
 MgSO₄—MgCl₂—H₂O 143.
 Na₂O—Al₂O₃—SiO₂ 117.
 SiO₂—AlO₂K(Na)—Wasser 131.
 Quarz—Orthoklas—Albit 114.
Thalliumnitrat 93.
Thenardit 150.
Thermische Analyse 60, 68.
Tridymit 44, 69, 117.
— in Meteoriten 199.
- Ü**berschreitungserscheinungen v. Schmelzpunkten 7, 38.
— von Umwandlungspunkten 38.
Uferbildungen 171.
Umwandlung, enantiotrope und monotrope 34.
— von Mischkristallen 88 ff., 100 ff.
Umwandlungserscheinungen 52, 54.
Umwandlungsgeschwindigkeit u. Dampfdruck 35.
— und Struktur 48 ff.
— und Temperatur 35.
- Umwandlungsintervall 100, 131.
Umwandlungspunkt, Bestimmung 156, 157.
— Erniedrigung 88 ff.
Umwandlungsvorgänge 31 ff., 87 ff., 153.
- V**antheroffit 154.
Verbindungen in binären Systemen 66.
Verdampfungsversuche am Meerwasser 160.
Verteilungsgleichgewicht 9.
Verwitterung durch Adsorption 185.
Verwitterungsrinden 185.
Volumänderung beim Schmelzen 190.
Vulkanismus 192, 193.
- W**ärmequelle der Erde 187.
Wasser als Säure 195.
— Zustandsdiagramm 22.
Wassergasgleichgewicht 200.
Wassergehalt der Zeolithe 177 ff.
Wollastonit 70, 115.
- Z**eolithe 125, 177.
Zersetzung binärer Verbindungen 67, 68.
— von Hydraten 124.
Zersetzungspunkt 67, 122.
Zinnerzgänge 16.
Zonarstruktur 97.
Zustand des Erdinnern 29, 188 ff.
Zustände, reversible, irreversible 5.
Zustandsformen 22.
— stabile und labile 38.