

www.e-rara.ch

Handbuch der Chemie

Cohäsion, Adhäsion, Affinität, unwägbare Stoffe und unorganische Verbindungen der nichtmetallischen wägbaren Stoffe

Gmelin, Leopold

Heidelberg, 1843

ETH-Bibliothek Zürich

Shelf Mark: Rar 19202: 1

Persistent Link: <http://dx.doi.org/10.3931/e-rara-53443>

Beschreibung der vier Tafeln.

www.e-rara.ch

Die Plattform e-rara.ch macht die in Schweizer Bibliotheken vorhandenen Drucke online verfügbar. Das Spektrum reicht von Büchern über Karten bis zu illustrierten Materialien – von den Anfängen des Buchdrucks bis ins 20. Jahrhundert.

e-rara.ch provides online access to rare books available in Swiss libraries. The holdings extend from books and maps to illustrated material – from the beginnings of printing to the 20th century.

e-rara.ch met en ligne des reproductions numériques d'imprimés conservés dans les bibliothèques de Suisse. L'éventail va des livres aux documents iconographiques en passant par les cartes – des débuts de l'imprimerie jusqu'au 20e siècle.

e-rara.ch mette a disposizione in rete le edizioni antiche conservate nelle biblioteche svizzere. La collezione comprende libri, carte geografiche e materiale illustrato che risalgono agli inizi della tipografia fino ad arrivare al XX secolo.

Nutzungsbedingungen Dieses Digitalisat kann kostenfrei heruntergeladen werden. Die Lizenzierungsart und die Nutzungsbedingungen sind individuell zu jedem Dokument in den Titelnformationen angegeben. Für weitere Informationen siehe auch [Link]

Terms of Use This digital copy can be downloaded free of charge. The type of licensing and the terms of use are indicated in the title information for each document individually. For further information please refer to the terms of use on [Link]

Conditions d'utilisation Ce document numérique peut être téléchargé gratuitement. Son statut juridique et ses conditions d'utilisation sont précisés dans sa notice détaillée. Pour de plus amples informations, voir [Link]

Condizioni di utilizzo Questo documento può essere scaricato gratuitamente. Il tipo di licenza e le condizioni di utilizzo sono indicate nella notizia bibliografica del singolo documento. Per ulteriori informazioni vedi anche [Link]

Beschreibung der vier Tafeln.

Tafel I. u. II. *Krystalle.*

1. *Regelmäßiges System.* — a. *Homoedrisches.* Fig. 1—12.
 b. *Hemiedrisches.* — a. Des Tetraeders. Fig. 13—17. — β. Des Pentagonalododekaeders. Fig. 18—20.
2. *Quadratisches oder viergliedriges System.* — a. *Homoedrisches.* Fig. 21—39.
 21 u. 22: Anatas; — 23 u. 29: Zirkon; — 24, 27 u. 33: Gelbleierz; — 25 u. 26: gewässertes Einfach-Cyan-Eisenkalium; — 28 u. 39: Vesuvian; — 30: einfach phosphorsaures oder arsensaures Kali; — 31: schwefel-, selen- oder chrom-saures Silberoxyd-Ammoniak; — 32: Apophyllit; — 34: Cyan-Quecksilber; — 35: Nickelseise; — 36: schwefel- oder selen-saures Zink- oder Nickel-Oxyd; — 38: Kalomel.
 b. *Hemiedrisches.* Fig. 40. — Parasulfat-Ammon.
3. *Zwei- und zwei-gliedriges System.* Fig. 41—80.
 41—44: Schwefel; — 45: Brechweinstein; — 46: Iod; — 47 u. 48: schwefelsaures Bleioxyd; — 49: schwefelsaurer Baryt; — 50: salpetersaures Silberoxyd; — 51 u. 52: salzsaurer Baryt; — 53: überchlorsaures oder übermangansaures Ammoniak oder Kali; — 54—58: Salpeter; — 59: schwefel- oder selen-saures Silberoxyd oder Natron und übermangansaure Baryt; — 60: Cubebencampher; — 61—63: einfach phosphorsaures Natron, Xsystem 1; — 64: einfach phosphorsaures oder arsensaures Natron, System 2; — 65: Morphin; — 66: unterschwefelsaures Silberoxyd; — 67 u. 68: honigsteinsaures Ammoniak; — 69: zweifach kohlsaures Ammoniak; — 70: Einfach-Chlorquecksilber; — 71 u. 72: Bittersalz; — 73: schwefelsaures Zink- oder Nickel-Oxyd; — 74: Indigblau; — 75: Chlor-Quecksilber-Kupfer-Kalium; — 76 u. 77: einfach schwefelsaures Ammoniak, oder einfach schwefel- oder selen- oder chrom- oder mangan-saures Kali; — 78: kleesaures Ammoniak; — 79: Citronensäure; — 80: Seignettesalz.
4. *Zwei- und ein-gliedriges System.* — a. *Die Basis ist auf die stumpfe Seitenkante der rhombischen Säule schief geneigt.* Fig. 81—100.
 81 u. 87: Vierfach gewässertes Iodnatrium, Bromnatrium oder Chlornatrium; — 82: Chondroit; — 83: chloresaures Kali; — 84: schwefelsaures Bittererde-Kali; — 85: schwefelsaures Nickeloxyd-Kali; — 86: chromsaures Ammoniak; — 88: übermangansaures Silberoxyd; — 89: pyrophosphorsaures Natron; — 90: zweifach kohlsaures Kali.
 b. *Die scharfe Seitenkante der rhombischen Säule macht mit der Basis einen schiefen Winkel.* Fig. 101—116.
 91 u. 92: Augit; — 93—95: halb phosphor- oder arsen-saures Ammoniak; — 96—100: halb phosphor- oder arsen-saures Natron; — 101 u. 102: phosphor- oder arsen-saures Natron-Ammoniak; — 103—105: Borax; — 106: Bleizucker; — 107 u. 108: phosphor- oder arsen-saures Natron-Kali; — 109: Weinsäure; — 110: essigsäures Kupferoxyd; — 111: schwefelsaures Eisen- oder Kobalt-Oxydul; — 112: essigsäures Zinkoxyd; — 113: essigsäures Natron; — 114: zehnfach gewässertes kohlsaures Natron; — 115: gewässertes Cyan-Eisennatrium; — 116: gewässerte kohlsäure Bittererde.
- c. *Ein- und zwei-gliedriges System.* Fig. 117—119.
 117: Kleesäure; — 118: chromsaures Natron; — 119: schwefelsaures Natron.
5. *Mitscherlich's System.* Fig. 120: unterschwefelsaurer Kalk.

6. *Ein- und ein-gliedriges System.* Fig. 121—130.
 121—123: Kupfervitriol; — 124 u. 125: Axinit; — 126: Gallus-
 säure; — 127: bernsteinsaures Ammoniak; — 128: bernsteinsaures Na-
 tron; — 129: Boraxsäure; — 130: Alkargen.

7. *Drei- und ein-axiges System.*

a. *Sechsgliedriges System.* Fig. 131—140.

131: Quarz; — 132 u. 135: Sapphir; — 133: unterschwefel-
 saurer Strontian; — 134 u. 136: Smaragd; — 137—140: Kalkspath.

b. *Drei- und drei-gliedriges oder rhomboedrisches System.*

a. *Die Formen gehen von einem stumpfen Rhomboeder aus.*
 Fig. 141—150.

141—143 und 145—150: Kalkspath; — 144: einfach unter-
 schwefelsaures Bleioxyd.

β. *Die Formen gehen von einem spitzen Rhomboeder aus.*
 Fig. 151—160.

151, 153, 155, 156 u. 157: Eisenglanz; — 152 u. 154: Kalk-
 spath; — 158: Chromoxyd; — 159: Rothgültigerz; — 160: Zinnober.

Tafel III.

Schemata der chemischen Zersetzungen.

Die punctirten Linien zeigen die aufgehobenen Verbindungen an, die
 ausgezogenen Linien die neugebildeten.

Tafel IV.

Apparate.

1. Elektrochemische Apparate und Darstellungen. App. 1—33.
 25: DANIELL's constante Batterie (S. 373).
 26: GROVE's Batterie (S. 374).
 27: Trog- oder Zellen-Apparat (S. 377).
 28 u. 29: FARADAY's Voltameter (S. 385).
 31 u. 32: FARADAY's Batterie (S. 376).
2. Gewöhnliche chemische Apparate. App. 34—52.
 34: Bereitung von Sauerstoffgas mit Braunstein und Vitriolöl.
 35: Bereitung von Sauerstoffgas mit Braunstein; von schwefeligaurem
 Gas mit Braunstein und Schwefel.
 36: Träufflasche.
 37: Bereitung von Sauerstoffgas mit Braunstein; von Kohlenoxydgas
 mit Kohle und Kreide.
 38: Gashalter (S. 479).
 39, a u. 39, b: Aspirator von BRUNNER (S. 490).
 40 u. 41: Gasentwicklungsflasche mit Gasentwicklungsröhre.
 42: Bereitung von Wasserstoffgas aus Wasserdampf und glühendem
 Eisen.
 43: Gasentwicklungsflasche mit Flasche c zum Waschen des Gases
 mit Wasser.
 44: Gasentwicklungsglocke von MOHR (S. 544).
 45: Bereitung der tropfbaren schwefligen Säure (S. 610).
 46: Darstellung des Schwefelkohlenstoffs nach GMELIN; — 47: nach
 PLEISCHL; — 48: nach BRUNNER; — 49: nach SCHRÖTTER (S. 638
 — 639).
 50: Woulfescher Apparat zur Darstellung von wässriger Salzsäure,
 wässrigem Ammoniak u. s. w. (S. 742).
 51: Apparat zum Destilliren im Kleinen; die Röhre b ist, von b ab-
 wärts, mit Fließpapier oder Leinen umgeben, welches mittelst der
 bei b befindlichen Träufflasche (App. 36) feucht erhalten wird.
 52: Darstellung von Chlorphosphor, Chlorantimon, Chlorzinn u. s. w.
 (S. 748).