

Register.

Anw. bedeutet	Anwendung	Nachw. bedeutet	Nachweis
Best. „	Bestimmung	Prüf. „	Prüfung
Bild. „	Bildung	Schmelzp. „	Schmelzpunkt
Const. „	Constitution	Siedep. „	Siedepunkt
Dampfd. „	Dampfdichte	Untersch. „	Unterschied
Darst. „	Darstellung	Verb. „	Verbindung
Eig. „	Eigenschaften	Verh. „	Verhalten
Einw. „	Einwirkung	Vork. „	Vorkommen
Gewg. „	Gewinnung	Zers. „	Zersetzung
Lösl. „	Löslichkeit	Zus. „	Zusammensetzung.

<p>Absaigerung: 268s. *) Acetylen: 190 f., Const. 190₂, Zers. Achat: 208. Acidimetrie: 73₂. Acidum arsenicosum: 260. Acidum boricum, s. boracicum: 173. Acidum chromicum: 294. Acidum hydrochloricum: 303. Acidum nitricum: 244. Acidum nitricum fumans: 245. Acidum phosphoricum: 255. Acidum phosphoricum glaciale: 257. Acidum sulfuricum: 290. Acidum sulfuricum fumans: 292. Ackerboden, Bild. von Salpeter im: Additionsproducte: 71₄. [79₂. Aequivalent-Gewichte: 9, 11, 14, 18. Aerugo nobilis: 102. Aetherwirbel: 36₁. Aethiops martialis: 327₁. Aethiops mineralis: 166. Aethylen: 190, Const. 190₂, Zers. 191.</p>	<p>Aetzalkalien: Verh. beim Erhitzen 71. Aetzammoniak: 236. Aetzbaryt: 140. Aetzen, von Glas: 300. Aetzkali: 70 f. Aetzkalk: 127. Aetznatron: 93₃. Affinität: 3, 47₁, 53. Alabaster: 133. Alaun: Bild. 76, 182 f., Gewg. 182₂. Alaune: 76₂, 182₁. Alaunschiefer: 182₂. Alaunstein: 182₂, 183. Albit: 184. Alkali fixum: 236₃. Alkali volatile: 236₃. Aldebaran: Spectrum 6₂. Alfenide: 101₁. Algarothpulver: 265. Alkalibromate: Bild. 310. Alcalicarbonate: Verh. beim Erhitzen 82.</p>
---	---

*) Die beigedruckte kleine Ziffer bedeutet die betr. Anmerkung.

- Alkalicarbonate: Verh. ihrer Lösung gegen Chlor 305₁.
 Alkalicarbonate, primäre: Prüf. auf secundäre 164₂.
 Alkalichlorate: Bild. 306.
 Alkalichlorite: Bild. 306.
 Alkalichromite: 297, Verh. 297₁.
 Alkalicyanide: Eig. 202.
 Alkalien: Trennung von Magnesium 141₁, 147₃.
 Alkaligermanate: 214₂.
 Alkalihypobromite: Bild. 310.
 Alkaliiridiumchloride: 321₂.
 Alkali-Mangansulfate: 314₂.
 Alkalimetaantimonite: 266, Verh. gegen Silberlösung 266₁.
 Alkalimetaarsenite: 262.
 Alkalimetalle: Eig. 64, Charakteristik 65.
 Alkalimetrie: 73₂.
 Alkalinitrite: Bild. 248, Const. 248₂.
 Alkaliplumbite: 224, Bild. 224₃.
 Alkalipyroantimonate: Bild. 266₄.
 Alkalisilicate: Eig. 136₃, Bild. 205.
 Alkalisulfantimonate: 267₁.
 Alkalisulfantimonite: 267₁.
 Alkalisulfate: Verh. 291.
 Alkalisulfostannate: Bild. 221, Const. 221₁.
 Alkalitrihalogenide: Const. 312₁.
 Alkalizinkat: Bild. 152.
 Alkohol: Bild. 197.
 Alkohole, mehrwerthige: Verhinderung der Eisenhydroxydfällung 332₂.
 Allotropie: 188₁.
 Alumen: 182.
 Alumen ustum: 183.
 Aluminate: 168₄, Bild. 179, Eig.-Verh. 179₄.
 Aluminat: 182 Anm.
 Aluminium: Stellung im System 168 f., Vork. Gewg. Eig. 177, Trennung von *Mn* u. *Zn* 179₁, Nachw. 181₁, Trennung von *Mn* u. *Zn* 183.
 Aluminiumacetat: 183₁.
 Aluminiumbronze: 101₁, 178.
 Aluminiumchlorid: 179₃.
 Aluminiumchlorwasserstoffsäure: 179₃.
 Aluminium-Doppelsilicate: 177, 184.
 Aluminiumfluorid: Lösl. 300 Anm.
 Aluminiumhydratum: 179.
 Aluminiumhydroxyd: 179, Verh. 179₁, colloïdales 180.
 Aluminiumhydroxyd: Metaform 180 Anm.
 Aluminium-Kalium-Alaun: 182 f.
 Aluminiumoxyd: 178, Verh. 178₃.
 Aluminiumphosphat: 184.
 Aluminium-Reihe: 186 f.
 Aluminiumsalze: 179.
 Aluminiumsilicat: 184.
 Aluminiumsulfat: 181, Eig. 181₁.
 Aluminium sulfuricum: siehe Aluminiumsulfat 181.
 Alunit: 183.
 Amalgamationsverfahren: 112₁.
 Amalgame: 157.
 Ameisensäure: Bild. 329₁.
 Amethyst: 208.
 >Amido-Gruppe: 242₄.
 Ammoniak: Oxydation durch Bacterien 79₃, Einw. auf Kupfersalze 109 f., auf die Vitriole 109₂, Nachw. durch *Nessler's* Reagens 165₂, Vork. 230, Best. in der Luft 233₂, Vork. Bild. 234, Gewg. 235, Nachw. Eig. Best. 236, Verflüssigung 236₁, Ammoniumtheorie 237₃, Nachw. 241, Best. 241₂.
 Ammoniakadditionsproducte: der Vitriolmetalle: 109₂.
 Ammoniakflüssigkeit: 236.
 Ammoniak sodaprocess: 95.
 Ammoniumalaun: 182₁.
 Ammoniumamalgam: 237, Darst. Eig. 237₂.
 Ammoniumarsenmolybdat: 261₁.
 Ammonium bromatum: siehe Ammoniumbromid 238.
 Ammoniumbromid: 238.
 Ammoniumcarbamat: 239.
 Ammoniumcarbonat: 238 f., Verh. gegen Wasser 239₁.
 Ammoniumcarbonate: Bild. 235.
 Ammoniumcarbonat, normales: 238₅.
 Ammoniumcarbonat, primäres: 238 f., Bild. 239 Anm.
 Ammonium carbonicum: siehe Ammoniumcarbonat 238 f.

- Ammonium chloratum: siehe Ammoniumchlorid 238.
 Ammonium chloratum ferratum: 238.
 Ammoniumchlorid: 238.
 ›Ammonium-Gruppe: 237, Theorie 237_s.
 Ammoniumhydrogensulfid: 240.
 Ammoniumhydroxyd: 96₂, 236, Const. 237₁.
 Ammoniumjodid: 238₄.
 Ammoniummagnesiumarsenat: 148₂, Bild. 261.
 Ammoniummagnesiumcarbonat: 147₃.
 Ammoniummagnesiumchlorid: 146 Anm.
 Ammoniummagnesiumphosphat: Vork. 145, Eig. Bild. 148, 255.
 Ammoniummagnesiumsulfat: 146 Anm.
 Ammoniummanganochlorid: 314₃.
 Ammoniummanganophosphat: 315₁.
 Ammoniummolybdat: 272₁.
 Ammonium-Natrium-Phosphat, secundäres: 239.
 Ammoniumnitrat: Bild. 151, 218₃, Anw. 219₃, Darst. Eig. 234₂.
 Ammoniumnitrit: Verh. beim Erhitzen 231, Const. 231₁, Vork. in der Luft 234, Bild. 234 f., Darst. Eig. 235₁.
 Ammoniumphosphate: 240₁.
 Ammoniumphosphomolybdat: 256.
 Ammoniumplatinchlorid: 241, Verh. beim Glühen 241₁.
 Ammoniumpolysulfide: 240, Reactionen 240₂.
 Ammoniumsälze: 237, Theorie 237_s, Verh. 242.
 Ammoniumsulfarsenat: Bild. 263₃.
 Ammoniumsulfat: Doppelsälze mit Vitriolen 108₂.
 Ammoniumsulfat: 238₁.
 Ammoniumsulfhydrat: 240, Darst. 240₂.
 Ammoniumsulfid: 240.
 Ammoniumsulfit: 238₁.
 Ammoniumsulfostannat: 218₂.
 Ammoniumtartrat, primäres: 241.
 Analyse: chemische 9₂, 11.
 Anatas: 186₁.
 Angerer's Sublimatpastillen: 162₃.
 Anglesit: 222.
 Anhydrit: 133.
 Anhydrosäuren: 209.
 Anlauffarben: 324 Anm.
 Anthracit: 188, 189₁.
 Antichlor: 287 Anm.
 Antidotum Arsenici: 262.
 Antimon: Stellung im System 229 f., Trennung von Arsen 264₁, Vork. Darst. Eig. 264 f., Untersch. von *Bi* 266 Anm., Trennung von *Su* 266₄, Best. 266₃, Trennungen 267₁, Nachw. 268, 268₄.
 Antimonchlorid: 266, Darst. Eig. 266₃, Nachw. 266₅.
 Antimonchlorür: Bild. Darst. Eig. 265, Verh. 266₂.
 Antimonigsäureanhydrid: 265, 266₂.
 Antimonium crudum: 267.
 Antimonoxyd: Bild. Darst. Eig. 265, Krystallform, Dampfd. 265₂, Verh. gegen Silberlösung 266₁.
 Antimonpentachlorid: Bild. 265, Darst. Eig. 266, 266₃, Nachw. 266₅.
 Antimonpentasulfid: 267 f., Lösl. in Salzsäure 268₃.
 Antimonpentoxyd: 266, Nachw. 266₅.
 Antimonsäureanhydrid: 266, Nachw. 266₅.
 Antimonsälze, basische: 265₃.
 Antimonsilber: 260₁.
 Antimonspiegel: Bild. Verh. 260₁.
 Antimonsulfid: 267 f., Lösl. in Salzsäure 268₃.
 Antimonsulfide: Verh. 268₂.
 Antimonsulfür: 267, Verh. 267₁.
 Antimontetroxyd: 266, Anw. 266₃.
 Antimontrichlorid: Bild. Darst. Eig. 265.
 Antimontrisulfid: 267, Verh. 267₁.
 Antimonwasserstoff: Verh. 260₁, Eig. 265.
 ›Antimonyl-Gruppe: 265₃.
 Antimonzinnöber: 267.
 Apatit: 135, 250.
 Aqua amygdalarum amararum: 52 Anm.

- Aqua Calcariae: 128.
 Aqua chlorata: 301, Eig. 301₄.
 Aqua Cinnamomi: 52 Anm.
 Aqua destillata: 51.
 Aquae destillatae: 51₂.
 Aqua Foeniculi: 52 Anm.
 Aqua Goulardi: 224₁.
 Aqua hydrosulfurata: 282.
 Aqua Menthae piperitae: 52 Anm.
 Aqua phagedaenica nigra: 160₁.
 Aqua phagedaenica rubra: 163 Anm.
 Aqua Plumbi: 224₁.
 Aqua Regis: 120₁, 245.
 Aqua Rosae: 52 Anm.
 Arbor Dianae: 158₁.
 Argentan: siehe Neusilber 101₁.
 Argentum foliatum: 114₁.
 Argentum nitricum: 115f.
 Argentum nitricum mitigatum: 116.
 Argilla: 184.
 Argyrodit: 213.
 Arragonit: 132, Bild. 132₁.
 Avyhenius' Hypothese: 91₁.
 Arsen: Stellung im System 229f.,
 Vork. Darst. Eig. 258f., Analogie
 mit Schwefel 258₁, Dampfd. 258₂,
 Verh. 259, Best. 261, Trennungen
 263₂, Scheidung von Antimon
 263₃, [264₁].
 Arsenate: 263₁.
 Arsenblüthe: 258.
 Arseneisen: 260.
 Arsenflecke: Bild. Eig. 259.
 Arsenige Säure: Anw. zur Darst. von
 Cuprooxyd 104, Reduction durch
 Zinnchlorür 216₂, Bild. 261, Verh.
 261₁, Titration 262₄.
 Arsenigsäureanhydrid: 260, Dampfd.
 260₂, Untersch. von Arsensäure
 Verh. 261₁.
 Arsenigsäures Kalium: siehe Kalium-
 metaarsenit 84.
 Arsenigsäures Silber: Bild. 260, 261₁,
 262.
 Arsenik, weisser: 260.
 Arsenikglas: 260.
 Arsenite: 262.
 Arsenkies: 258, 260.
 Arsennickel: 335.
 Arsenpentasulfid: Bild. 263₂, Darst.
 Eig. 264.
 Arsenpentoxyd: 263.
 Arsensäure: Bild. 259₁, Untersch. von
 Arsenioxyd, Verh. gegen salz-
 saure Jodkaliumlösung, gegen
 Schwefelwasserstoff 261₁, Verh.
 gegen Magnesiamixtur und sal-
 petersaure Molybdänlösung 261₁,
 Reduction durch Eisenchlorür
 261₂, Eig. 262f., Verh. gegen
 Schwefelwasserstoff 264₁.
 Arsensaures Silber: 261₁.
 Arsen Silber-Silbernitrat: 260₁.
 Arsen Spiegel: Bild. Eig. 259f.
 Arsensulfid: 264.
 Arsensulfür: 263, Verh. Umwandlung
 in Arsensulfid 263₂.
 Arsentetroxyd: 263.
 Arsen trichlorid: Bild. 261, Darst.
 Eig. 261₂.
 Arsenioxyd: Einw. auf Salpeter-
 säure 248₁, Bild. 259f., Gewg. Eig.
 260, Dampfd. 260₂, Untersch.
 von Arsensäure, Verh. gegen Jod,
 gegen Schwefelwasserstoff 261₁,
 Reduction von Kupferoxyd, Kaka-
 dyreaction 261₁, Titration 262₄.
 Arsen trisulfid: 263, Verh., Umwand-
 lung in Pentasulfid 263₂.
 Arsenwässer: 51.
 Arsenwasserstoff: 259, Reindarst.
 259₂, quantitative Bild. 259₂,
 Untersch. von SbH_3 259f., Verh.
 gegen Silberlösung 260₁.
 Arsenwasserstoff, fester: 260₁.
 Asbest: 144.
 Aschen: 314₁.
 Asphalt: 188.
 Athmung: 46₁, 275.
 Atmosphärische Luft: Zus. 230f.,
 Gewichts-Zus. 231₂, gasometrische
 Methode 232 Anm., Gehalt an
 Wasserdampf, Kohlendioxyd und
 Ammoniak 233f., Lösl. in Wasser
 Atom-Analoga: 25. [233₁.
 Atome: atomistische Hypothese 2₁,
 3₂, 9₁, 10₂, 12ff.
 Atom-Gewichte: 4 (Tabelle), 4₁ Best.
 12ff., 32, Definition 18, Best.,
 Correction durch das periodische
 System 33ff., Best. von *Stas* 35₁.

- Atom-Volum: Periodicität 23 Anm.
 Atomwärme: 17.
 Aufschliessen: Anw. von Kalium-
 natriumcarbonat 142₂, 300.
 Aufschliessen, der Silicate: 206₂.
 Augite: 144.
 Aurate: 122.
 Aurichlorid: 121.
 Aurihydroxyd: 122.
 Auroxyd: 122.
 Auripigment: 258.
 Aurisulfid: 122.
 Aurochlorid: 123.
 Aurocyanid: 123.
 Aurojodid: 123₁.
 Auro-Natrium chloratum: 121.
 Aurooxyd: 123.
 Aurum foliatum: 120.
 Aurum musivum s. mosaicum: 221.
 Aussaigern: 267.
 Avogadro's Gesetz: 12, 14₁, 18₁.
 Azoimid: 243.
 Azote: 230_s.
- Banca-Zinn:** 214.
- Barytwasser: Einw. auf Strontium-
 salze 138₂, Eig. 141, Anw. 141₁.
 Baryum: Trennung von Strontium
 129₄, Vork. Eig. 139_f, Stellung
 im System 124_f, 139₂, Trennung
 von Calcium 140₁, von Strontium
 141_s, 142₂, Nachw. 142_s, 144.
 Baryumcarbonat: Verh. beim Erhitzen
 127₂, 140 Anm., Eig. 142.
 Baryumcarbonat, geschlämmtes: Anw.
 als Reagens 179₁.
 Baryumchlorid: 141, Darst. 141_s.
 Baryumchromat: Unlös. 140 Anm.,
 Eig. 142₄, 295, Verh. 296₁.
 Baryumhydroxyd: 141_s.
 Baryumhydroxyd: Verh. beim Er-
 hitzen 127₄, Eig. 140_f, Verh.
 140 Anm., Bild. 140₂.
 Baryumhypophosphit: 252₂.
 Baryumnitrat: 140, Darst. 140₁.
 Baryumoxalat: 143 Anm.
 Baryumoxyd: 140.
 Baryumphosphat, primäres: 143_s.
 Baryumphosphat, secundäres: 143.
 Verh. gegen Salpetersäure 143_s.
 Baryumphosphat, tertiäres: 143, Bild.
 143₁, Verh. gegen Salpetersäure
 143₂.
 Baryumsulfat: Verh. 140 Anm., Eig.
 142, Verh. gegen Alkalicarbonate
 142₂.
 Baryumsulfid: 141_s.
 Baryumsulfit: 286₁.
 Baryumsuperoxyd: Eig. 60₁, Darst.
 Eig. 141, Anw. 274_s.
 Baryumsuperoxydhydrat: 141₂.
 Basen: 58, 72₂.
 Bauxit: 177, 181, 182₂.
 Beinschwarz: 189₁.
 Beizen: 181.
 Bengalisches Feuer: 138₁.
 Benzoylazoimid: Anw. 243₁.
 Bergkrystall: 208.
 Berlinerblau: 333.
 Berthelot's Satz: 53 Anm.
 Beryll: 124₁.
 Beryllium: 34, 124, Eig. Verh. 124_{1,2}.
 Berylliumcarbonat: 124₂.
 Berylliumchlorid: 124₂.
 Berylliumhydroxyd: 124₂.
 Berylliumoxyd: 124_{1,2}.
 Berylliumsulfat: 124₂.
 Bessemer-Process: 323 Anm.
 Bettendorf'sche Reaction: 262.
 Biscuit-Porzellan: 184₂.
 Bismuthum: 268.
 Bismuthum subnitricum: 269, Bild.
 269₄.
 Bismuthylchlorid: 269₄.
 Bisulfit-Lösung: 286₁.
 Bittererde: 145.
 Bittermandelwasser: 52 Anm.
 Bittersalz: 147.
 Bitterwässer: 50, 147.
 Blanc fix: 142.
 Blattgold: 120.
 Blattsilber: 114₁.
 Blaues Ultramarin: 185₁.
 Blausäure: Titration 117 Anm., nach
 Liebig 118₁, 202, Giftigkeit 202_s,
 Darst. 329, Reactionsverlauf, Ver-
 seifung 329₁.
 Blei: Stellung im System 186_f, 212_f.
 Vork. Gewg. Eig. 222_f, Lösl.
 in Essigsäure 223_s, Nachw. 225_f,

- Trennung von *Bi* 225₂, Trennungen 227₁, Nachw. 228.
- Bleiacetat: 224₁, Anw. 278₁.
- Bleiacetat, basisches: 224₁.
- Bleiasche: 222.
- Bleibaum: 228.
- Bleicarbonat, basisches: 226.
- Bleichkalk: 130 f.
- Bleichlorid: 225, Verh. 225₁.
- Bleichlorid, basisches: Bild. 225₁.
- Bleichlorwasserstoffsäures Ammonium: 228 Anm.
- Bleichromat: 226, Verh. 226₁, 295, Verh. 296₁.
- Bleichromat, basisches: 226₁.
- Bleiodioxyd: 227.
- Bleiessig: 224₁.
- Bleiglätte: 223.
- Bleiglanz: Silbergehalt 112, 113 Anm. 222.
- Bleihydroxyd: Lösl. 223₁, 224, Verh. 224₂.
- Bleijodid: 225.
- Bleikammer: 288₂.
- Bleikammerkrystalle: 289 Anm.
- Bleikammerprocess: Erklärung 289₁.
- Bleinitrat: 223.
- Bleioxyd: 213, Darst. Eig. 223, Lösl. 223₁.
- Bleipapier: Anw. 282.
- Bleiröhren: Anw. 223₁.
- Bleisäure: 212, Const. 212₁, Darst. Eig. 228.
- Bleisaures Kalium: 228₁.
- Bleisalze: 223 f.
- Bleischrot: Gehalt an Arsen 258.
- Bleistifte: Herstellung 188₂.
- Bleisulfat: 225, Verh. 225₂ und ₃, Verh. 291₃.
- Bleisulfid: 227, Verh. 227₁.
- Bleisulfochlorid: 227 Anm.
- Bleisulfonitrat: 227 Anm.
- Bleisuperoxyd: Eig. 60₁, Darst. Eig. 227, Bild. 277, Verh. gegen Schwefligsäure 285, Anw. zur *W. Crum'schen* Reaction 318₂.
- Bleitetraäthyl: 228₁.
- Bleitetrachlorid: 227, Verh. 227₃, Darst. Eig. 228 Anm.
- Bleiwasser: 224₁.
- Bleiweiss: 226, Const. 226₂, Gewg. 226₃.
- Bleizucker: 224₁.
- Blenden: Vork. 278 f.
- Blumendraht: Anw. 319₁, 325.
- Blutkohle: 189₁.
- Blutlaugensalz, gelbes: siehe Ferrocyankalium, 328, Gewg. 328₂, Verh. 329 Anm., Einw. auf Ferrisalze 330, auf Ferrisalze 333.
- Blutlaugensalz, rothes: siehe Ferricyanalkalium; Darst. 330, Einw. auf Ferrisalze 330, auf Ferrisalze 333₂.
- Bodenarten: 314₁.
- Böhmisches Glas: 137₁.
- Bolus alba: 184.
- Bor: Stellung im System 168, Verb. mit Phosphorsäure 168₄, Vork. Eig. 172 f., Verb. 173 ff., Nachw. 174.
- Boracit: 172.
- Borate: Nachw. 174, Untersch. von Borsäure 174₃, Eig. 176.
- Borax: 97 f., Vork. 172, Verh. 173, Eig. 176₄.
- Boraxperlen: 176₄.
- Borchlorid: 175.
- Borfluorid: 168, Darst. 175 f., Eig. 176, Bild. 300.
- Borfluorwasserstoffsäure: Const. 121₃, Darst. Eig. 176, Const. 176₂.
- Borkrystalle: 172₂.
- Borocalcit: 172.
- Borsäure: Vork. Bild. 172, Eig. 173, Nachw. 174, Untersch. von Boraten 174₃.
- Borsäureanhydrid: 173.
- Borsäure-Triäthyläther: Bild. 174₂.
- Borsaures Kalium, meta- und tetraborsaures: 84₁.
- Borsaures Natrium (Borax): 97 f.
- Borstickstoff: 172₄.
- Bortrioxyd: Bild. 172, Eig. 173, 175.
- Borwasserstoff: 173.
- Bournonite: 267, Const. 267₂.
- Brauneisenstein: 322.
- Braunit: 314.
- Braunkohle: 188, 189₁.
- Braunstein: Anw. bei der Glasfabri-

- kation 137₁, Verh. geg. Schwefligsäure 285 Anm., Verh. gegen Salzsäure 301, 301₂, Vork. 314, Regeneration 314₃; 316, Werthbest. 316₃, Anw. zur Manganatschmelze 316 f., 317₁.
- Brechweinstein: 265.
- Brittaniametall: 215.
- Brom: Verh. gegen Schwefelwasserstoff 282, Stellung im System 298, Darst. 301₁, Vork. Darst. Eig. Verb. Nachw. 308 f., Nachw. neben Jod 309₂, Verh. gegen Alkalien 310, Dampfd. 311₁.
- Bromammonium: 238.
- Bromhydrat: 308.
- Bromide: Bild. 300, Nachw. 309.
- Bromkalium: 77, Nachw. des Chlorgehalts beim Titiren 309₁, Verh. gegen conc. Schwefelsäure: 312 Anm.
- Bromnatrium: 91.
- Bromsaure Alkalien: Bild. 310.
- Bromsilber: 117, Bild. 309, 309₁.
- Bromwasser: 308, Anw. 337₂.
- Bromwasserstoff: Nachw. 117, Darst. 282₂, 308 f., Gewg. 308₁, Verh. gegen conc. Schwefelsäure 312 Anm.
- Bromwasserstoffsäure: Eig. Nachw. 309.
- Broncen: 101₁.
- Brookit: 186₁.
- Bunsenbrenner: 193.
- Buntkupfererz: 100.
- Butyrum Antimonii: 265.
- Butyrum Stanni: 219.
- Cadmium:** Trennung von Kupfer 105₂, Stellung im System 148 f., Verhalten gegen Wasser 149₁, Schmelzp. Siedep. 149₁, Vork. Eig. 155 f., Nachw. 156, Unterschied von *As*, *Sb*, *Sn*, *Hg* 156₂, von *Cu* 156₃.
- Cadmiumamalgam: 155₃, 158.
- Cadmiumcarbonat: Verh. 149₁.
- Cadmiumcarbonat, normales: 156₁.
- Cadmiumcarbonat, basisches: 156₁.
- Cadmiumdampf: Molekulargewicht 155₄.
- Cadmiumgelb: 156.
- Cadmiumhydroxyd: Verh. 149₁; 156, Eig. 156₁.
- Cadmiumoxyd: 156.
- Cadmiumsälze: Eig. 155₅.
- Cadmiumsulfat: Lösl. 149₁, Eig. 155₅.
- Cadmiumsulfid: 156.
- Cäsium: 64 f.; Vork. Eig. Verb. 87 f.
- Cäsium-Alaun: Lösl. 87.
- Cäsiumplatinchlorid: Lösl. 87.
- Cäsiumtrijodid: 78₂, 312₁.
- Calcaria chlorata: 130 f.
- Calcaria usta: 127.
- Calcium: Stellung im System 124 f., Vork. Darst. 126 f., Trennung von Strontium u. Baryum 129₄, von Magnesium 133₂, von Baryum 134₁, Nachw. 137, Trennung v. Magnesium 137₂.
- Calciumcarbonat: Vork. 126, Verh. beim Erhitzen 127₂, Eig. 131 f., Verh. 140 Anm.
- Calciumcarbonat, primäres (Calciumbicarbonat): 133.
- Calcium carbonicum: siehe Calciumcarbonat 131 f.
- Calciumchlorid: 128.
- Calciumchloridammoniak: 129₁.
- Calciumchromat: Lösl. 140 Anm.
- Calciumfluorid: 126, 131, 298.
- Calciumhydrosulfid: 134₂.
- Calciumhydroxyd: 127 f., Verh. beim Erhitzen 127₄, Eig. 140₁.
- Calciumhypochlorid: 129 f.
- Calciummanganit: 314₃.
- Calciummetaphosphat: Anw. 251 Anm.
- Calciumnitrat: Bild. 79₂, Eig. 129₄.
- Calciumoxalat: 137.
- Calciumoxyd: 127.
- Calciumoxysulfid: 134₂.
- Calciumphosphat, primäres: 136₁, Bild. aus tertiärem, Const. 251 Anm.
- Calciumphosphat, secundäres: 135.
- Calciumphosphat, tertiäres: 135, Darst. 135₁, Vork. 250, Verh. gegen Schwefelsäure 250₂.

- Calcium phosphoricum: siehe secundäres Calciumphosphat 136.
 Calciumpolysulfide: 135 Anm.
 Calciumsalze: Verh. gegen Ammoniak 135₁.
 Calciumsilicat: 136.
 Calciumsilicate: Vork. 126, Eig. 136_s.
 Calciumsulfat: Vork. 126, Eig. 133, Verh. 134₁, 140 Anm.
 Calciumsulfhydrat: siehe Calciumhydrosulfid 134₂.
 Calciumsulfid: 134.
 Calcium sulfuricum: siehe Calciumsulfat 133.
 Calciumsuperoxyd: Eig. 60₁.
 Calciumtetraborat: 176₄.
 Calciumthiosulfat: 135 Anm.
 Calomel: Dampfd. 106₁, Eig. 159, Verh. gegen Säuren 159_s.
 Calorie: 52_s, 57.
 Caput mortuum: 292₁.
 Carbaminsaures Ammonium: 239.
 Carbo animalis: 189₁.
 Carbo Ligni pulveratus: 189₁.
 Carbonate: 198, 200, Const. 200₁, 201₁, Lösl. 201, Verh. der Erdalkalcarbonate: 201₄.
 Carboneum: 187.
 Carboneum sulfuratum: 190₁.
 „Carboxyl“-Gruppe: 75_s.
 Carnallit: 144.
 Cellulose: Prüf. 107.
 Cement: 128₁, 185.
 Cementkupfer: 101 Anm.
 Cementstahl: 324 Anm.
 Cementwasser: 108₁.
 Cer: Vork. 169₁, Eig. Verh. 185₂.
 Cerdioxyd: 185₂.
 Cerisalze: 185₂.
 Cerit: 169₁.
 Cerosalze: 185₂.
 Cersesquioxyd: 185₂.
 Cerussa: 226.
 Cerussit: 132₁, 222.
 Chalcedon: 208.
 Chamäleon minerale: 317.
 Chamäleonwetterbilder: 336₁.
 Chance-Claus' Process: 94₁.
 Chemie, Einleitung in die: 1 ff.
 Chemie, Eintheilung der: 36₁.
 Chemie, anorganische: 36 ff.
 Chilialpeter: 98 f., Anw. 244.
 Chinasilber: 101₁.
 Chlor: Best. im Chlorkalk 130_s, Verh. gegen Schwefelwasserstoff 282, Nachw. neben Brom und Jod 295₁, Stellung im System 298, Vork. Darst. Eig. 300 f., Gewg. Reindarst. 301₂, Bleichkraft, Nachw. 302, 304, Oxyde 304 f., Einw. auf Alkalien, Alkalicarbonat, Untersch. von unterchloriger Säure 305₁, Einw. auf heisse Kalilauge 307, Nachw. neben Jod 312_s, Bild. 316.
 Chlorammonium: Gewg. 235, Bild. 237, Const. 237_s, Eig. 238, Dissociation 238₂.
 Chlorapatit: 128_s, 135.
 Chlorate: Bild. 304_s, Untersch. von Hypochloriten 305₁, Nachw. 305 f., Untersch. von Perchloraten 306₁, Bild. 307, Verh. 307₁, beim Glühen 307_s.
 Chloraurate: 121.
 Chlorbaryum: 141, Anw. 291.
 Chlorblei: 225, Verh. gegen Ammoniak 225₁.
 Chlorcalcium: Darst. 126 f., Eig. 128.
 Chlordioxyd: Einw. auf Basen 304_s, Darst. 305 f., Eig. 306, Bild. 306₁, Verh. gegen Kalilauge 306₂.
 Chloreisinctur, ätherische: 332₁.
 Chlorgoldnatrium: 121.
 Chlorhydrat: 302.
 Chloride: 10₁, Bild. 300, Definition Nachw. 304.
 Chlorite: Bild. 304_s.
 Chlorjod: Bild. 310 Anm.
 Chlorkalium 73 f.
 Chlorkalk: 130 f., Zus. 130_s, Verh. 130_s, 131₁.
 Chlorknallgas: 302.
 Chlorlithium: 67.
 Chlormagnesium: 146 Anm.
 Chlormonoxyd: 304 f.
 Chlornatrium: 89 f., Vork. in der Luft 234, Vork., Verh. gegen Braunstein und Schwefelsäure 300 f., 301₁.

- Chloroform: 194, Färbung durch Brom 309, durch Jod 311.
 Chlorophyll: Eisengehalt 322.
 Chloroplatinate: 341, des Lithiums 65, des Kaliums 65, 77, des Natriums 65, 77, 96 Anm., des Rubidiums und Cäsiums 65, 87, des Thalliumoxyduls 171 Anm., des Ammoniums 241.
 Chlorsäure: Nachw. 305 f., Zers., Untersch. von Ueberchlorsäure 306₁, Darst. Eig. 306 f.
 Chlorsaures Kalium: 78 f., Bild. 78₃ und 79₁.
 Chlorsilber: Reduction 113₁, Eig. 116 f., Bild. 304.
 Chlorstickstoff: 243.
 Chlorstrontium: 138.
 Chlortetroxyd: Darst. 205 f.
 Chlortrioxyd: Nichtexistenz 304₃.
 Chlorwasser: 301, Eig. 301₄.
 Chlorwasserstoff: 84, Eig. 84₂, Verh. des trockenen, flüssigen gegen Zink 151₁, Vork. Bild. 302 f., Dissociation, Zus. 303, Verh. gegen conc. Schwefelsäure 303₂, 312 Anm., Zers. 304.
 ChlorwasserstoffsäuresHydrazin: 242₄.
 ChlorwasserstoffsäuresHydroxylamin: Chlorzink: 153. [242₃.
 Christofle: 101₁.
 Chrom: Stellung im System 270 f., Vork. Darst. Eig. 292 f., Nachw., Trennung von *Al* u. *Fe* 293₁, Nachw. 296₅, 297, Trennung von *Al* 297₁, Nachw. 298.
 Chromalaun: 182₁, Bild. 294, 296₄, Eig. 297₂.
 Chromate: Reduction durch Schwefelwasserstoff 282₁, Reduction durch Schwefeldioxyd 284₂, Nichtexistenz der primären 293₄, Nachw. 295 f., Verh. 296, Bild. 296₄, aus Chromiten 297₁.
 Chrombleierz: 222.
 Chromchlorür: Bild. 297, Darst. Eig. 297₃.
 Chromeisenstein: 292, Verarbeitung
 Chromgelb: 226, 295. [293.
 Chromiacetat: Verh. 183₁.
 Chromichlorid: Verh. 297.
 Chromihydroxyd: 296, Bild. 296₅.
 Chromisalze: 296, Verhinderung der Reactionen durch Weinsäure 296₅, Farbe 297.
 Chromite: 297, Verh. 297₁.
 Chromochlorid: Bild. 297, Darst. 297₃.
 Chromohydroxyd: 297₃.
 Chromoxychlorid: 295.
 Chromoxyd (Chromioxyd): 296, Darst. 296₃, Aufschliessen 296₄.
 Chromroth: 226₁, 296₁.
 Chromsäure: Best. 161₃, Reduction durch Schwefelwasserstoff 282₁; 294₁, Nachw. 295 f., Best. 296₁, Nachw. 297.
 Chromsäureanhydrid: 294.
 Chromsäuregemisch: 294₃.
 Chromsaares Baryum: Unlöslichkeit 140 Anm.
 Chromsaares Blei: 225 f., Verh. 226₁.
 Chromsaares Calcium: Lösl. 140 Anm.
 Chromsaares Kalium, gelbes: 293, Bild. 293₁ u. 2, Verh. 294₃ u. 4.
 Chromsaares Kalium, rothes: 293.
 Chromsaares Quecksilberoxydul: 161.
 Chromsaares Strontium: Löslichkeit 140 Anm.
 Chromtrioxyd: 294, Verh. 294₂, 3 u. 4, Nachw. 295 f., Best. 296₁, Nachw. 297.
 Chromylchlorid: Darst. Eig. 295, Bild. Const., Nachw. von Chlor 295₁.
 Chrysoberyll: 124₁, Const. 180 Anm.
 Citronensäure: Verhinderung der Reactionen auf Aluminium 183 f., Verhinderung der Eisenhydroxydfällung 332₂.
 Coaks (Coke): 189₁.
 Cobaltoaluminat: 181₁.
 Cobaltosalze: 335.
 Cobaltozinkat: 153 Anm.
 Cölestin: 138.
 Colcothar: 292₁.
 Colloide: 180₁.
 Concentrirter Alaun: 181.
 Constitutionsformeln: 40₁.
 Constitutionswasser: 109₁.
 Coprolithen: 250.
 Crookesit: 171 Anm.

- Crownglas: 137₁.
 Cubischer Alaun: 183.
 Cupellation: 113 Anm.
 Cuprammoniumsulfat: 110.
 Cupriarsenit, secundäres: 111, 262.
 Cupricarbonat, blaues basisches: 110.
 Cupricarbonat, grünes basisches: 110.
 Cuprichlorid: 103.
 Cuprihydroxyd: 107.
 Cuprinitrat: 103.
 Cuprioxyd: 103.
 Cuprisalze: 103 f.
 Cuprisulfat (Kupfervitriol): Bild. 102, Eig. 107 f., Anw. 111.
 Cuprisulfid: 111.
 Cuprochlorid: 105.
 Cuprocyanid: 105₂.
 Cuprohydroxyd: 104.
 Cuprojodid: 105₂.
 Cuprooxyd: 104.
 Cuprorhodanid: 106 Anm.
 Cuprosalze: 104 f.
 Cuprosulfid: 104.
 Cuprum: 100₁.
 Cuprum aluminatum: 111.
 Cuprum sulfuricum: s. Cuprisulfat 108.
 Cuprum sulfuricum ammoniatum: 110.
 Cyan: Bild. 118₁, 163₁, 202.
 Cyanammonium: 202₂.
 Cyanide: Eintheilung 202 ff.
 Cyankalium: 202₂, Darst. 329, Einw. auf Ferrosalze 328, auf Nickel- und Kobaltosalze 337.
 Cyannatrium: 202₂.
 Cyansilber: 118, Eig. 118₁.
 Cyanwasserstoffsäure: 202.
- D**ämpfe: Definition 57₂.
 Dampfdichte (spec. Gew. gasförmiger Körper): 14, 16, 18₁, Best. 16₂, 32₂.
 Dampfdichten, anormale: 54₂.
 Davy'sche Sicherheitslampe: 191₁.
 Depilatorium von *Böttger*: 135 Anm.
 Destillation: 51₁.
 Dialysator: 180₁.
 Dialyse: 180.
 Diamant: 26 Anm., 187, 188₂.
 Diamid: 242.
 Diaspor: 177, 181.
- Diazofettsäuren: Anw. 242₄.
 Dichromkobaltchlorid: 337₁.
 Didym: Vork. 169₁, Stellung im System 229₁.
 Didympentoxyd: 229₁.
 Diffusion: 44₂.
 Dihydroxylaminsulfosäure: 289₁.
 Dikieselsäuren: 211.
 Dimercuroammoniumchlorid: 160, Const. 160₂.
 Dimercuroammoniumnitrat: 159₁.
 Dimorphie: 25₁.
 Diphenylamin: Reagens auf Salpetersäure 246 f.
 Dischwefelsäure: 291 f.
 Dissociation: 16₁, 54₁.
 Dissociation, elektrolytische: 91₁.
 Dissociationsspannung: 70₁.
 Dissociationstension: 70₁.
 Dithionoxyd: 283₂.
 Dithionsäure: 284 Anm.
 Dolomit: 132, 144, 188.
 Doppelborate: Bild. 176₄.
 Doppelcyanide: Untersch. im Verh. gegen Säuren 203 f.
 Doppelsalze, der Vitriolmetalle: 108₂.
 Doppelsilicate: Bild. 210.
 Doppelsulfate, $SO_4 R. SO_4 M_2. 6 H_2O$: 108₁; $(SO_4)_3 R_2. SO_4 M_2. 24 H_2O$: 182₁.
 Doppeltchromsaures Kalium: 293.
 Doppeltkohlen-saures Calcium: 133.
 Doppeltkohlen-saures Magnesium: 147 f.
 Doppeltkohlen-saures Natrium: 95.
 Dowson-Gas: 194.
 Druck, kritischer: 43 Anm.
 Druckerschwärze: 189₁.
 Drummond's Kalklicht: 52₂.
Dulong u. *Petit*'s Gesetz: 16 f., 24₁.
- E**au de Javelle: 78₂.
 Edelmetalle: 20₁.
 Eisen: Verh. gegen Kupfersalze 111, Rosten desselben 275, Titration 319, Stellung im System 320 f., Vork. 322, Gewg. 322₁, Kohlenstoffgehalt der Eisensorten 323, chemisch reines Eisen 324, Eig., passives; Verh. gegen Säuren 325,

- Untersch. von *Co* und *Ni* 330₂,
Trennung von *Mn* und *Zn* 332₁,
Nachw. 334.
- Eisenammoniakalaun: 182₁, Anw. zur
Entfernung von Jod 295₁.
- Eisenbestimmung, jodimetrische: 334₁.
- Eisenchlorid: Reduction durch Zinn-
chlorür: 216₂, Eig. 331 f.
- Eisenchloride, basische: Bild. 326₂,
332₁.
- Eisenchlorür: Anw. 261₃; 326, Verh.
Darst. von wasserfreiem 326₂.
- Eisencyanverbindungen: Analyse
- Eisenglanz: 322. [329₁.
- Eisenhammerschlag: 325.
- Eisenhydroxyd: Bild. 325, 332 f.
- Eisenhydroxydul: 327, Verh. 327₁.
- Eisenjodür: 326₂.
- Eisenkies: 322.
- Eisenkohlenoxyd: 196, 334.
- Eisenoxychloride: 332₁.
- Eisenoxyd: 333.
- Eisenoxydsalze: Reduction durch
Schwefelwasserstoff 282₁, durch
Schwefligsäure 285 Anm.; 331,
Untersch. von Ferro-, Zink-,
Manganosalzen 332₂, Nachw. 333,
Verh. gegen Schwefelwasserstoff
333 f., gegen Schwefelammon 334,
Einw. auf Jodkalium 334₁.
- Eisenoxydul: 327, Umwandlung in
Oxyd 331₁.
- Eisenoxyduloxyd: Bild. 40, 325.
- Eisenoxydulsalze: 327, Verh. 327₁,
Nachw. 328, 330, Charakteristik
331.
- Eisenrost: 325.
- Eisensalmiak: 238₃.
- Eisensaures Kalium: 334.
- Eisensilicate: 322.
- Eisensorten: Kohlenstoffgehalt 323.
- Eisensulfür: 330, Verh., colloïdale
Lösung 330₂, Bild. 334.
- Eisentetracarbonyl: 196, 334.
- Eisenvitriol (Ferrosulfat): Nachw. von
Nitraten 246₃, von Nitriten 249
Anm., Anw. des gerösteten 292,
Verh. beim Rösten 292₁; 326,
Gewg. Verh. 326₂, Oxydation
mit Salpetersäure 331₁.
- Eisenzucker: 332₂.
- Eismaschinen: 236₁.
- Ekaaluminium: siehe Gallium.
- Ekabor: siehe Scandium.
- Ekasilicium: siehe Germanium.
- Elektricität: 11, 20.
- Elektrolyse: 12₁, 20, Gewg. von
Soda und Aetznatron 96₂.
- Elektrolyte: 91₁.
- Elementaranalyse: 106₂.
- Elemente: chemische 3, 4 (Tabelle),
Vertheilung der Elemente 5₂,
Eig. 6 f., Verb. mit Kohlenwasser-
stoffresten 15, 30, Atomwärme 17,
periodisches System 17 ff., typische
23, 30, paare und unpaare Reihen
der Elemente 25, 30, unbekannt
32 ff.
- Email: 137₁.
- Enantiomorphie: 26 Anm.
- Energie, Gesetz der Erhaltung der: 81.
- Energie, chemische: 53 Anm.
- Englisches Verfahren: zur Gewg. von
Bleiweiss 226₂.
- Englischroth: 292₁.
- Entflammung: 191₂.
- Entleuchtung, von Gasflammen: 193₁.
- Entzündungstemperatur: 191₁.
- Erbium: 168₁, Vork. 169₁.
- Erdalkalicarbonat: Verh. 201₄.
- Erdalkalifluoride: Lösl. 300 Anm.
- Erdalkalisulfate: Verh. 291₃.
- Erden, alkalische: Verh. 125 f.
- Erze: 100₂.
- Essigsäure: Einw. auf Blei 223₂.
- Essigsaures Ammonium, basisches:
Anw. 225₂.
- Essigsaures Blei: 224₁.
- Essigsaures Natrium: Anw. 183.
- Euchlorin: 306₁.
- Euxenit: 169₁, 230₁.
- Explosionstemperatur, von Knallgas:
52₁.
- Extractionsverfahren: 112₁.
- Fahlerze: 100₃, Silbergehalt 112;
267, Zus. 267₂.
- Familien, natürliche, von Elementen:
19₁.
- Faraday's elektrolytisches Gesetz: 12.

- Farbe, von Flammen: 193₁.
 Fayence: 184₂.
 Fehling'sche Lösung: 104₁.
 Feinbrennen des Silbers: 113.
 Feingehalt, von Silberlegirungen: 114₁.
 Feingehalt, von Goldlegirungen: 120₈.
 Feldspath: Const. 211₁, Verh. gegen Säuren 212.
 Fenchelwasser: 52 Anm.
 Fergusonit: 230₁.
 Ferriacetat: Verh. 183₁, Bild. 332₂.
 Ferriarsenit, basisches: 262, Const. 262₈.
 Ferrichlorid: 331 f.
 Ferricyankalium: 204, Anw. 274₈, Darst. 330, Einw. auf Ferrosalze 330, auf Ferrisalze 333₂.
 Ferricyanwasserstoffsäure: 204₂, Bild. 330.
 Ferrihydroxyd: 332 f.
 Ferrinitrat: Bild. 325.
 Ferrioxyd: 333, Verh. 334.
 Ferriphosphat: 256, 333, Anw. 333₁.
 Ferripyrophosphat: 256₁.
 Ferrirhodanid: 333.
 Ferrisalze: 331, Untersch. von den Ferro-, Zink-, Manganosalzen 332₂, Nachw. 333, Verh. gegen Schwefelwasserstoff 333 f., gegen Schwefelammon 334, Einw. auf Jodkalium 334₁.
 Ferrisulfat: 331₁.
 Ferrisulfat, basisches: 292₁, 327 Anm.
 Ferroammoniumsulfat: 326₈.
 Ferrocyanat: 327, Vork. Verh. 327₂.
 Ferrochlorid: 326, Verh. Darst. von wasserfreiem 326₂.
 Ferrocyanid: 203, 328.
 Ferrocyankalium: Einw. auf Kupfersalze 110₁, Verh. gegen Schwefelsäure 195; 204, 328, Gewg. 328₂, Verh. 329 Anm., Einw. auf Ferrosalze 330, auf Ferrisalze 333.
 Ferrocyanwasserstoffsäure: Bild. 203₄, 204₂, 329.
 Ferrocyanwasserstoffsäures Eisenoxydulkalium: Bild. 329₁, 330.
 Ferrohydroxyd: 327, Verh. 327₁.
 Ferrojodid: 326₂.
 Ferronitrat: Bild. 325.
 Ferrooxalat: 328.
 Ferrioxyd: 327, Umwandlung in Ferrioxyd 331₁.
 Ferrophosphat: 328 Anm.
 Ferrosalze: Titrationen 319, 327, Verh. gegen Ammoniak 327₁, Nachw. 328, 330, Charakteristik 331.
 Ferrosulfat: 326, Gewg. Verh. 326₈, Oxydation mit Salpetersäure 331₁.
 Ferrosulfid: 330, Verh., colloïdale Lösung 330₂, Bild. 334.
 Ferrum carbonicum saccharatum: 328 Anm.
 Ferrum oxydatum saccharatum: 332₂.
 Ferrum phosphoricum: 328 Anm.
 Ferrum pulveratum: 325.
 Ferrum reductum: 324.
 Ferrum sesquichloratum: 331 f.
 Ferrum sulfuricum: siehe Ferrosulfat 326.
 Ferrum sulfuricum siccum: 327 Anm.
 Feuerstein: 204, 208.
 Feuerige Schwaden: 191₁.
 Fischer'sches Salz: 338.
 Fixirbad: 117₂.
 Flamme: Wesen derselben 191 f., Theile der Flamme 192, Eig. 193₁.
 Fliegenstein: 258.
 Flintglas: 137₁.
 Flores Sulfuris: 279.
 Flores Zinci: 152.
 Flugstaubkammer: 288₂.
 Fluor: Stellung im System, Vork. 298, Darst. 299₁, Eig. Verh. 299 f., Nachw. 300₁.
 Fluorammonium: Anw. zum Aufschliessen 207 Anm.
 Fluorapatit: 135.
 Fluorbaryum: Verh. 300₂.
 Fluorcalcium: 126, 131, 298.
 Fluoride: 299, Darst. 299₅, Bild. 300.
 Fluoride, saure: 300 Anm.
 Fluormetalle: 299₂.
 Fluorsilber: Verh. 300₂.
 Fluorwasserstoff: 299, Molekulargewicht 299₈, Verh. 299 f., Nachw. 300.
 Fluorwasserstoff-Fluorkalium: 299₂.

- Flusssäure: Ursache des Glasätzens 206₂, Anw. 208; 299 f., Nachw. 300, 300₁.
 Flussspath: 126, 131, 298.
 Flussstahl: 324 Anm.
 Flusswasser: 49 f.
 Formaldehyd: Rolle bei der Assimilation der Pflanzen 197₁.
 Formeln, empirische: 40₁.
 Formeln, rationelle: 40₁.
 Fossile Kohle: 189₁.
Fowler'sche Lösung: 84, 262₁.
 Französisches Verfahren: zur Gewg. von Bleiweiss 226₃.
 Fumarolen: 173.
- Gadolinit:** 169₁.
 Gährung, alkoholische: Bild. von Kohlendioxyd 197.
 Gahnit: 180 Anm.
 Gallium: 33, 170₁.
 Gallium-Ammonium-Alaun: 170₁.
 Galliumchlorid: 170₁.
 Galliumdichlorid: 170₁.
 Galliumhydroxyd: 170₁.
 Galliumoxyd: 170₁.
 Galliumsulfat: 170₁.
 Galliumsulfid: 170₁.
 Galmei: 150, Gehalt an Cadmium 155.
 Galvanisirtes Eisen: 150₃.
 Garkupfer: Gewg. 100₄.
 Gasanalyse: Anw. von Palladium-Asbest 46₂, von Kupferchlorür 105.
 Gase: Definition 57₃.
 Gase, permanente: 42₄.
 Gasglühlicht: 192₂.
 Gaskalk: 134₂.
 Gaskohle: 189₁.
 Gasreinigungsmasse: Verarbeitung auf Ferocyankalium 328₂.
 Gastheorie, kinetische: 44₂, 54₁.
 Gaswasser: 235.
Gay-Lussac's Gesetz: 7₂.
Gay-Lussac's Thurm: 288₂.
 Gebrannter Alaun: 183.
 Gebrannter Borax: 176₄.
 Gefrieren, des Wassers: 55₃, 56₁.
 Gefrierpunktserniedrigung, molekule: 162₂.
 Gelbbleierz: 222, 272₁. [Iare: 16₂.
 Gelbeisenstein: 322.
 Generatoren: 194.
 Generatorgas: 194.
 Germanioxyd: 214.
 Germanisalze: 214.
 Germanium: 33, Stellung im System 186 f.; 212 f., Vork. Darst. Eig. Verb. 213 f.
 Germaniumchloroform: 213.
 Germaniumoxyd: 214, Bild. 214₂.
 Germaniumoxydul: 213, Eig. 214.
 Germaniumsäure: 212, Const. 212₁, 214, Ortho- und Metaform 214₂.
 Germaniumsäureanhydrid: 214.
 Germaniumsulfid: 214, Verh. 214₁.
 Germaniumsulfür: 214₃.
 Germaniumtetrachlorid: 213, Verh. gegen Wasser 214₂.
 Germanoocyd: 214.
 Germanosalze: 214₃.
 Gesetz: von *Gay-Lussac* 7₂, von *Boyle-Mariotte* 7₂, von der Unzerstörbarkeit der Materie 8, von der Erhaltung des Stoffes 8₁, von der Erhaltung der Energie 8₁, der constanten Proportionen 9, 10₁, der multiplen Proportionen 10_f, 10₁, *Faraday's* elektrolytisches 12, von *Avogadro* 12, 14₁, 18₁, des constanten Volums 12₃, 18₁, von *Dulong* und *Petit* 16 f., 24₁, der Periodicität 17 ff., von *Neumann* 17₃, von *Kopp* 17₃, von *Henry* 200.
 Gestalt, von Flammen: 193₁.
 Gesteine: 314₁.
 Gewicht, spezifisches: 14, 16, Periodicität desselben 23 Anm.
 Gifte: 157₄.
 Giftmehl: 260.
 Giftthal: 197.
 Glas: 136 f., Darst. 137.
 Gläser, gefärbte: Darst. 137₁.
 Glanze: Vork. 278 f.
 Glanzkobalt: 258.
 Glaubersalz: 92.
 Gleichungen, chemische: 40₂.
 Glimmer: 177, 184.

- Glockenmetall: 101.
 Glover-Thurm: 288.
 Gneis: 208.
 Gold: Stellung im System, 99, Vork.
 119, Gewg. 120, Eig. 120 ff.,
 Nachw. 122.
 Goldchlorür: 123.
 Goldchlorwasserstoffsäure: 121,
 Const. 121.
 Goldcyanür: 123.
 Goldglätte: 223.
 Goldhydroxyd: 122.
 Goldjodür: 123.
 Goldmünzen: Zus. 120.
 Goldoxyd: 122.
 Goldoxydammoniak: 122.
 Goldoxydul: 123.
 Goldpurpur: 123.
 Goldsalze: Reduction durch Schweflig-
 säure 285 Anm.
 Goldschwefel: 267 f.
 Goldsäure: 122.
 Goldsulfid: 122.
 Goldtrichlorid: 121.
 Gradirwerke: 90.
 Granate: 177.
 Granit: 208.
 Graphit: 187, 188.
 Graphitsäure: 188.
 Grauspiessglanz: 264.
 Greenockit: 155.
 Grubengas: 190.
 Grüner Vitriol: 326.
 Grüner Zinnober: 152.
 Grünes Ultramarin: 185.
 Grünfeuer: 140.
 Grünspan, edler: 102.
 Grundstoffe: siehe Elemente.
 Grundwasser: 49 f.
 Guajak tinktur: Anw. 278.
 Guano: 250.
 Gusseisen: 323 Anm.
 Gussstahl: 324 Anm.
 Gyps: 133.
 Gypswasser: Anw. 139.

Hämoglobin: Eisengehalt 322.
 Härte, des Wassers: 50.
 Härtescala, nach *Mohs*: 172.

 Halogene: Nachw. in organischen
 Substanzen 108 Anm.; 300, Verh.
 der Sauerstoff- und Wasserstoff-
 verbindungen 313.
 Halogenwasserstoffsäuren: Bild. 282.
 Harmonika, chemische: 45.
 Harnsäure: Eig. 67.
 Harnsaures Lithium: Eig. 67.
 Harnstoff: Titration 163.
 Hartblei: 222.
 Hartglas: 137.
 Hausmannit: 314.
 Heizkraft von Flammen: 193.
 Hemiëdrie: 26 Anm.
Henry's Gesetz: 200.
 Hepar: 86, Bild. Zus. 287 Anm.
 Hepar-Reaction: 85.
 Hepar sulfuris: 86.
 Herdfrischstahl: 324 Anm.
 Hessische Tiegel: 184.
 Hexaëder: 26 Anm.
 Hexaoxybenzolkalium: siehe Kohlen-
 oxydkalium 69.
 Hirschhornsalz: 239.
 Hochofenprocess: 322.
 Höllestein: 116.
 Holländisches Verfahren: zur Gewg.
 von Bleiweiss 226.
 Holmium: 169.
 Holzkohle: 189.
 Hornblenden: 144.
 Hornsilber: 112.
 Hundsgrotte: 197.
 Hyacinth: 187.
 Hydrargillit: 181.
 Hydrargyrum: 156 f.
 Hydrargyrum amidatobichloratum:
 164.
 Hydrargyrum bichloratum: siehe Mer-
 curichlorid 161.
 Hydrargyrum bijodatatum: siehe Mer-
 curijodid 165.
 Hydrargyrum chloratum: siehe Mer-
 curochlorid 159 u. 159.
 Hydrargyrum jodatatum: siehe Mercuro-
 jodid 160.
 Hydrargyrum nitricum oxydatum:
 163.
 Hydrargyrum nitricum oxydulatum:
 158.

- Hydrargyrum praecipitatum album: 164.
 Hydrargyrum oxydatum, flavum et rubrum: 163.
 Hydrargyrum oxydulatum nigrum: 159₁.
 Hydrargyrum sulfuratum, nigrum et rubrum: 166.
 Hydrate (Hydroxyde): 22 Anm.
 Hydrazin: 242, Darst. Eig. 242_a.
 Hydrogele: 180₁.
 Hydrogenium: siehe Wasserstoff.
 Hydroschweflige Säure: 233₅.
 Hydrosole 180₁.
 Hydroxyde: 22 Anm.
 Hydroxyde, der seltenen Erden: Fällung durch Ammoniak 169₁.
 Hydroxylamin: 242, Const. Darst. Eig. 242₅, Bild. 245₁.
 »Hydroxyl«-Gruppe: 61₂.
 Hydrüre: 21, 22 Anm., 30.
 Hydrüre, RH_2 : Charakteristik 252₅.
 Hygrometer: 233₂.
 Hypochlorite: Bild., Untersch. von Chloraten 305₁.
 Hyponitrite: Darst. 250₁.
 Hypophosphite: 252₂.
 Hyposulfite: 286.
 Hypothese von *Prout*: 35₁.
- I**ndicatoren: 73₂.
 Indium: 34, 170₂.
 Indium-Ammonium-Alaun: 170₂.
 Indiumchlorid: 170₂.
 Indiumdichlorid: 170₂.
 Indiumhydroxyd: 170₂.
 Indiumoxyd: 170₂.
 Indiumsulfat: 170₂.
 Indiumsulfid: 170₂.
 Infusorienerde: 208.
 Iridium: 321₂, Vork. 339₃.
 Iridiumchloride: 321₂.
 Iridiumhydroxyd: 321₂.
 Isodimorphie: 265₂.
 Isomerie: 188₁.
 Isomorphismus: 25.
 Itacolomit: 188₁.
- J**enenser Glas: 137₁.
 Jod: Einw. auf arsenige Säure 261₁, Verh. gegen Schwefelwasserstoff 282, Einw. auf Schwefligsäure, Anw. von $\frac{1}{100}$ N-Jodlösung 285₁, Einw. auf Natriumthiosulfat 286₂, Titration 287 Anm., Abscheidung 295₁, Stellung im System 298, Darst. 301₁, Vork. Gewg. 310 f., Eig. Nachw. 311, Dampfd. 311₁, Nachw. neben Chlor 312₂, Nachw. 313 Anm., Einw. auf Alkalien 313.
 Jodammonium: 238₄.
 Jodblei: 225.
 Jodide: Bild. 300, Nachw. 312.
 Jodimetrie: Urtitersubstanz 295 Anm.
 Jodkalium: 78, Verh. gegen Ozon 277₅, Verh. gegen concentrirte Schwefelsäure 311₂, Nachw. von jodsaurem Kalium 313₁.
 Jodkaliumstärkepapiert: 278₁.
 Jodnatrium: 91.
 Jodoform: Bild. 313₁.
 Jodpentoxyd: Darst. 313₁.
 Jodphosphonium: Darst. 253.
 Jodquellen: 51.
 Jodsäure: Bild. 310 Anm., Darst. Eig. 313, Verh. 313₁.
 Jodsaures Kalium: 313, Nachw. im Jodkalium 313₁.
 Jodsilber: 117, Bild. 312.
 Jodstickstoff 243, Verb. mit Ammoniak 243₂.
 Jodwasserstoff: Darst. 282₂, 311 f., Einw. auf conc. Schwefelsäure 311₂, Anw. als Reduktionsmittel 312 Anm., Nachw. 312.
 Jodwasserstoffsäure: 312.
 Jonen: 91₁.
- K**ältemischung: 129₅.
 Kainit: 144.
 Kakodyloxyd: Bild. 261₁.
 Kalifeldspath: 177.
 Kaliglas: 137₁.
 Kalium: Stellung im System 64 f., Vork. Darst. Eig. 68 f., Nachw. Untersch. v. Natrium 77.
 Kaliumaluminiumchlorid: 179₅.
 Kaliumantimonyltartrat: 265.
 Kaliumaurat: 122₂.
 Kaliummaurocyanid: 203.

- Kaliumberylliumsulfat: 124₁.
 Kalium bicarbonicum: siehe primäres Kaliumcarbonat 81.
 Kaliumbleisilicat: 137₁.
 Kalium bromatum: siehe Kaliumbromid 77.
 Kaliumbromat: Anw. zur Phenoltitration 310₁.
 Kaliumbromid: 77, Anw. zur Phenoltitration 310₁.
 Kaliumcadmiumcyanid: 203.
 Kaliumcadmiumsulfat: 149, 155_s.
 Kaliumcalciumsilicat: 137₁.
 Kaliumcarbonat (Potasche): 81, Verh. 140 Anm.
 Kaliumcarbonat, primäres: 81.
 Kalium carbonicum: siehe Kaliumcarbonat 82.
 Kaliumchlorat: 78 f.
 Kalium chloricum: siehe Kaliumchlorat 78 f.
 Kaliumchlorid: 73 f.
 Kaliumchromat: 293, Verh. 294_s, 4, 317_s.
 Kaliumcuprocyanid: 203.
 Kaliumdichromat: 293, Gewg. 293_s, Zers. 293_s, Verh. gegen Schwefelsäure u. Salzsäure 294, Anw. als Titersubstanz 294₄, Bild. von Chromylchlorid 295, Reindarst. 295. Anm.
 Kalium dichromicum: siehe Kaliumdichromat 293 ff.
 Kaliumdoppelsulfate, der seltenen Erden: 169₁.
 Kaliumferrat: 334.
 Kaliumferricyanid: 204, 330.
 Kalium ferrocyanatum flavum: 328.
 Kaliumferrocyanid: 204, 328.
 Kaliumhydrogenid: siehe Kaliumwasserstoff 69.
 Kaliumhydrosulfid: 85 f., Const. 85_s.
 Kaliumhydroxyd: 70 f., Verh. 71, 140 Anm.
 Kalium hypermanganicum: 317.
 Kaliumhypochlorit: 78_s.
 Kaliumhypophosphit: Bild. 252.
 Kaliumjodat: 313, Nachw. in Jodkalium 313₁.
 Kaliumjodatum: siehe Kaliumjodid 78.
 Kaliumjodid: 78.
 Kaliumkobaltcyanid: 204, 337.
 Kaliumkobaltnitrit: 338, Bild. 338₁.
 Kaliumkobaltocyanid: 203, Verh. 204₁, 337.
 Kaliumkobaltosilicat: 339_s.
 Kaliummagnesiumsulfat: 149.
 Kaliummanganat: 316, Bild. 317₁, Verh. 317_s, Umwandlung in Permanganat 317_s.
 Kaliummetaaluminat: Const. 180 Anm.
 Kaliummetaarsenit: 84, 262₁.
 Kaliummetaborat: 84₁, 176_s.
 Kaliummetasilicat: 211.
 Kaliumnatriumcarbonat: 76₁, Anw. zum Aufschliessen 142_s.
 Kalium-Natriumtartrat: 76₁.
 Kaliumnickelocyanid: 203, Verh. 204₁, 337, 337_s.
 Kaliumnitrat (Salpeter): 79 f., Bild. im Ackerboden 79_s.
 Kalium nitricum: siehe Kaliumnitrat 79 f.
 Kaliumnitrit: 80 f., Anw. 338.
 Kaliumoxyd: 70.
 Kaliumperchlorat: 75, Darst. 307₄.
 Kaliumperjodat: 313_s.
 Kaliumpermanganat: Reduction durch Schwefligsäure 284_s, Darst. 317, Bild. Umwandlung in Manganat 317_s, Eig. 318, Oxydationen 318_s, Titrationen 319₁.
 Kaliumphosphat, primäres: 84₁.
 Kaliumphosphat, secundäres: 84₁.
 Kaliumphosphat, tertiäres: 84₁.
 Kaliumplatinchlorid, platinchlorwasserstoffsäures Kalium: 77, Verh. beim Glühen 241₁.
 Kaliumplatinocyanid: 204, 341.
 Kaliumplumbat: 212, Darst. Eig. [228₁.
 Kaliumpyrosulfat: 85. [228₁.
 Kaliumquecksilberchlorid: 161_s.
 Kaliumquecksilberjodid: 161_s, 165_s.
 Kaliumquecksilbersulfat: 149.
 Kaliumquecksilbersulfid: 166₁.
 Kaliumscandiumsulfat: 169_s.
 Kaliumsilbercyanid: 203.
 Kaliumsilicat (Kaliumwasserglas): 84₁, 211.

- Kaliumsulfarsenat: 264.
 Kaliumsulfarsenit: 263, Bild. 264
 Anm.
 Kaliumsulfat: 84 f., Verh. 317₂.
 Kaliumsulfat, primäres: 85.
 Kaliumsulfhydrat: 85 f.
 Kaliumsulfid: 85, Const. 85₂.
 Kalium sulfuratum: 86.
 Kalium sulfuricum: siehe Kalium-
 sulfat 84 f.
 Kaliumsuperoxyd: Eig. 60₁, 70₂.
 Kaliumtartrat, primäres (Weinstein):
 76.
 Kaliumtetraborat: 84₁, 176₃.
 Kalimthorchlorid: 187₂.
 Kaliumtitanat: 187 Anm.
 Kaliumtitanfluorid: 186₁.
 Kaliumtrijodid: 78, 312₁.
 Kaliumwasserglas: 84₁, 211.
 Kaliumwasserstoff: 47₁, 69.
 Kaliumzinkcyanid: 203.
 Kaliumzinksulfat: 149.
 Kalkbrei: 128.
 Kalk, gebrannter: 127.
 Kalk, gelöschter: 127 f.
 Kalkhydrat: 127 f.
 Kalkliniment: 128₂.
 Kalkmilch: 128.
 Kalkschwefelleber: 135 Anm.
 Kalkseifen: 49₂.
 Kalkspath; 132, Bild. 132₁.
 Kalkstein: 132, 188.
 Kalkwasser: 128, Anw. 198₁.
 Kammersäure: 289.
 Kanonenbronce: 101₁.
 Kaolin: 177, 184.
 Karlsbadersalz, künstliches: 92₁.
 Kautschuk: Vulcanisiren 283.
 Kelp: Anw. 310.
 Kermes minerale: 267₃.
 Kerzen: Herstellung 192₃.
 Kerzenflamme: Structur 192.
 Kesselstein: Bild. 49₁.
 Kienruss: 189₁.
 Kieselerde: 208.
 Kieselfluorbaryum: Verh. 140 Anm.,
 Eig. 143 Anm., 207 f.
 Kieselfluorcalcium: Verh. 140 Anm.
 Kieselfluorkalium: Verh. 140 Anm.,
 207
 Kieselfluornatrium: Anw. 204, 207.
 Kieselfluorstrontium: Verh. 140 Anm.
 Kieselfluorwasserstoffsäure: Const.
 121₃, Eig. 207, Const. 207₁.
 Kieselguhr: 208.
 Kieselsäure, gewöhnliche: siehe Meta-
 kieselsäure 210, Best. 210₁,
 Nachw. 212.
 Kieselsäure, normale: 206₁, 209.
 Kieselsäureanhydrid: 208.
 Kieselsaures Aluminium: 184.
 Kieselsaures Calcium: 136.
 Kieselsaures Kalium: 84₁.
 Kieselsaures Natrium: 97.
 Kieselsinter: 209.
 Kieselskelett: 212.
 Kieseluff: 209.
 Kieselzinkerz: 150, 211.
 Kiese: Gehalt an Selen 271₁, Vork.
 278 f.
 Kieserit: 144, 147.
 Kieselofen: 288₂.
 Klaviersaitendraht: 325.
 Knallgas: 12₃, 45, 52.
 Knallgasgebläse: 52₂.
 Knallgold: 122.
 Knallsilber, von *Berthollet*: 116.
 Knochenasche: 135, Anw. 250.
 Knochenkohle: 189₁.
 Kobalt: Stellung im System 320 f.,
 Vork. Eig. Verb. 335 f, Untersch.
 von *Mn* 336, von *Ni* 336₂,
 Trennung von *Ni* 337 f., Nachw.
 338 f., Trennungen 339₁.
 Kobalt, synonym mit Arsen: 258.
 Kobaltaminalze: 337₁.
 Kobaltchlorür: 335₁.
 Kobaltcyanür: 337.
 Kobaltglanz: 335.
 Kobalhydroxyd (Kobaltihydroxyd):
 338.
 Kobalhydroxydul: 336, Verh. 336₂.
 Kobaltiaxalsalze 337₁.
 Kobalticyankalium: 204, 337, Verh.
 gegen Reagentien 337₂.
 Kobalticyanwasserstoffsäure: 204₂.
 Kobalticyanwasserstoffsäures Queck-
 silberoxydul: 338 Anm.
 Kobaltnickelkies: 335.
 Kobaltocarbonate, basische: 336₂.

- Kobaltochlorid: 335₁.
 Kobaltocyanid: 337.
 Kobaltcyanürcyankalium: 337.
 Kobaltohydroxyd: 336, Verh. 336₂.
 Kobaltokobaltit, normales: *Zus. Cos Oe*
 Kobaltonitrat: 335₁. [336₂.]
 Kobaltoxyd: 336.
 Kobaltoxyd: 338₂.
 Kobaltoxydul: 336.
 Kobaltoxyduloxyd: 336.
 Kobaltoxydulsalze: 335 f., Verh. 336₁,
 gegen Ammoniak 336 f., gegen
 Cyankalium 337, gegen Nitrit 338.
 Kobaltosulfat: 335₁.
 Kobaltosulfatammoniak: 337₁.
 Kobaltosulfid: 338 f., Verh. 339₁.
 Kobaltsolution: 335₁.
 Kobaltsulfür: 338 f., Verh. 339₁.
 Kochsalz: 89 f.
 Königswasser: 120₁, 245, Wirkungs-
 weise 245₂.
 Körper, organische: Prüf. auf Halo-
 gene 108 Anm., auf Stickstoff
 202₂.
 Kohle: Reaction mit conc. Schwefel-
 säure 102₂, Eig. 187, 189₁.
 Kohlendioxyd: 188, 194, 196 f., Bild.
 bei der alkoholischen Gährung
 197, Darst. 198, Eig. 198 f.,
 Nachw. 198₁, Dampf. 198₂,
 Zers., Verflüssigung 199, Dis-
 sociation 199₁, Nachw. 202,
 Best. in der Luft 233₂.
 Kohlendisulfid: siehe Schwefelkohlen-
 stoff.
 Kohlenasvergiftungen: 196₁.
 Kohlenoxychlorid: 196.
 Kohlenoxyd: Absorption durch
 Kupferchlorür 105₁, Vork. 190,
 Darst. 194 f., Eig. Nachw. 195,
 Spectroskopischer Nachw. 196,
 Darst. 329, Reactionsverlauf 329₁.
 Kohlenoxydhämoglobin: Spectrum
 196.
 Kohlenoxydkalium: 69.
 Kohlenoxydnickel: 196, 338.
 Kohlensäure (Kohlendioxyd): 196 f.
 Kohlensaures Ammonium, andert-
 halbfach saures: 238 f., Verh.
 gegen Wasser 239₁.
 Kohlensaures Baryum: 142.
 Kohlensaures Blei, basisches: 226.
 Kohlensaures Calcium: 131 f.
 Kohlensaures Cadmium: 156₁.
 Kohlensaures Eisenoxydul: 327,
 Vork. Verh. 327₂.
 Kohlensaures Kalium (Potasche): 81,
 140 Anm.
 Kohlensaures Kalium, saures: 81.
 Kohlensaures Kalium-Natrium: 76₁.
 Kohlensaures Kobaltoxydul, basi-
 sches: 336₂.
 Kohlensaures Kupfer, basisches: 110.
 Kohlensaures Lithium: 67.
 Kohlensaures Magnesium, basisches:
 147.
 Kohlensaures Manganoxydul: 315.
 Kohlensaures Natrium: 93 ff.
 Kohlensaures Natrium, saures: 95.
 Kohlensaures Nickeloxydul, basisches:
 336₂.
 Kohlensaures Quecksilberoxyd, ba-
 sisches: 165 Anm.
 Kohlensaures Strontium: 139.
 Kohlensaures Zink, basisches: 154.
 Kohlenstoff: Stellung im System 186,
 Vork. 187 f., Kreislauf desselben
 197₁.
 Kohlenstoff, amorpher: 189₁.
 Kohlenstofftetrachlorid: 194.
 Kohlenwasserstoffe: Verb. der Ele-
 mente mit Kohlenwasserstoffresten
 15 Anm., 30₁.
 Korund: 177 f.
 Kreide: 132.
 Kreislauf des Kohlenstoffs: 197₁.
 Kryolith: 177, 298.
 Kryolith-Prozess: 96 f.
 Krystallformen: 25 ff.
 Krystallglas: 137₁.
 Krystallisation, gestörte: 80.
 Krystalloide: 180₁.
 Krystallsysteme: 25 ff.
 Krystallwasser: 71₄.
 Kupfer: Stellung im System 99₂,
 Vork. Gewg. 100 f., Legirungen
 101₁, Best. 105, Trennung von
 Cadmium 105₂, Titration nach
Volhard 106 Anm., Nachw. 109 f.,
 110₁, 111₂.

- Kupferalaun: 111.
 Kupferamalgame: 158.
 Kupferchlorid: 103.
 Kupferchlorür: 105, Dampf. 106₁,
 Formel 117₁, Anw. 195.
 Kupfercyanid: 105₂.
 Kupfercyanür: 105₂.
 Kupfercyanürcyanid: 105₂.
 Kupferglanz: 100.
 Kupferhammerschlag: 102.
 Kupferhydroxyd: 107, Const. 107₁.
 Kupferhydroxyd, braunschwarzes:
 107₂.
 Kupferhydroxydul: 104.
 Kupferindig: 100.
 Kupferjodür: 105₂.
 Kupferkies: 100.
 Kupferlasur: 100, 110.
 Kupfermünzen: Zus. 101₁.
 Kupfernickel: 335.
 Kupferoxyd: 103.
 Kupferoxydammoniak: 107.
 Kupferoxydsalze: 103 f., Verh. gegen
 Ammoniak 109 f., gegen Ferro-
 cyankalium 110₁, gegen Eisen
 und Zink 111.
 Kupferoxydul: 104.
 Kupferoxydulsalze: 104 f.
 Kupferrhodanid: 105₂.
 Kupferrhodanür: 106 Anm.
 Kupferrost: 111.
 Kupferstein: Gewg. 101 Anm.
 Kupfersulfat: 107.
 Kupfersulfatammoniak: 110.
 Kupfersulfür: 104.
 Kupfervitriol: 102, 107 f., Abscheid-
 ung von Jod 295₁.
 Kupferwasserstoff: 252₂.
- L**ackfarben: 181.
 Lac sulfuris: Bild. 86, 135 Anm.,
 281, 287 Anm.
 Laming'sche Masse: 328₂.
 Lampenruss: 189₁.
 Lana philosophica: 152.
 Landpflanzen: Zus. der Asche 82 f.
 Lanthan: 169₁.
 Lapis divinus: 111.
 Lapis infernalis: 116.
 Lapis lazuli: 185.
- Lasurstein: 110₄, 185.
 Leblanc's Process: 93₂.
 Legirungen: 46₂.
 Legirungen; von Kupfer 101₁, von
 Silber 114, von Gold 120₂, von
 Zink 150₂, von Cadmium 155₂,
 von Quecksilber 157, von Alu-
 minium 178, von Zinn 215, von
 Blei 222₂, von Wismuth 269₁.
 Leichtmetalle: 20₁.
 Letternmetall: 222₂.
 Leuchten: Ursache des Leuchtens
 der Flammen 191 f.
 Leuchtgas: 190.
 Leuchtgasfabrikation: Bild. von Am-
 moniak 235.
 Leuchtkraft, von Flammen: 193₁.
 Leuchtstein, Bologneser: 134₂.
 Leucit: 184.
 Licht, polarisirtes: 132₁.
 Liquor Ammonii caustici: 236.
 Liquor Ammonii anisatus: 236₂.
 Liquor Ammonii sulfurati: 240.
 Liquor Ferri iodati: 326₂.
 Liquor Ferri oxychlorati: 332₁.
 Liquor Ferri sesquichlorati: 332₁.
 Liquor Ferri sulfurici oxydati: 331₁.
 Liquor Kalii arsenicosi: 84, 262₁.
 Liquor Kalii carbonici: 84.
 Liquor Kalii caustici: 71 f.
 Liquor Kalii hypochlorosi: 78₂.
 Liquor Natrii caustici: 94 Anm.
 Liquor Natrii silicici: 97₁.
 Liquor Plumbi subacetici: 224₁.
 Liquor Stibii chlorati: 265.
 Lithargyrum: 223.
 Lithionwasser: 51.
 Lithium: Stellung im System, Vork.
 65 f., Eig. Verb. 67.
 Lithiumcarbonat: 67.
 Lithiumchlorid: 67.
 Lithiumnitrat: Eig. 99₁.
 Lithiumphosphat: 67.
 Lösungen, übersättigte: 92.
 Luft, atmosphärische: 6, Zus. 230 f.,
 Gewichts-Zus. 231₂, gasometrische
 Methode 232 Anm., Gehalt an
 Wasserdampf, Kohlendioxyd und
 Ammoniak 233 f., Lösl. in Wasser
 233₁.

- Luftmörtel: 128₁.
 Luppe: Garmachen derselben 324 Anm.
 Luteokobaltchlorid: 337₁.
- M**agisterium Bismuthi: 269.
 Malachit: 100, 110.
 Magnesia alba: 145, 147.
 Magnesiamixtur: 146 Anm., Anw. 255.
 Magnesia usta: 145.
 Magnesit: 132₁, 144, 147₃.
 Magnesium: Stellung im System 124 f., Trennung von Alkalien 141₁, Vork. 144 f., Darst. Eig. Verb. 145 ff., Nachw. 147₁, Trennung von Alkalien 147₃, Nachw. 148, Verh. gegen Wasser 149₁.
 Magnesiumaurat: 122, Const. 122₁.
 Magnesiumbicarbonat: 147 f.
 Magnesiumbromid: Vork. 308.
 Magnesiumcalciumsilicate: 144.
 Magnesiumcarbonat: Vork. 144, Darst. 147₃.
 Magnesiumcarbonat, basisches: 147.
 Magnesium carbonicum: siehe basisches Magnesiumcarbonat 147.
 Magnesiumchlorid: Eig. Verh. gegen Ammoniak, 146 Anm.
 Magnesiumhydroxyd: 145.
 Magnesiumlicht: 145₂.
 Magnesiumnatriumchlorid: 145₁.
 Magnesiumnitrat: 146 Anm.
 Magnesiumoxyd (Magnesia): 145.
 Magnesiumphosphat, tertiäres: 148.
 Magnesiumpyrophosphat: 148₂.
 Magnesiumsalze: Verhalten gegen Ammoniak 145₃.
 Magnesiumsilicate: 144.
 Magnesiumspinell: 180 Anm.
 Magnesiumsulfat: 146 f., Verh. gegen Ammoniak 146 Anm., Verh. 291₃.
 Magnesium sulfuricum: 147.
 Magnesium sulfuricum siccum: 147₁.
 Magneteseisenstein: siehe Magnetit.
 Magnetit: 40, 322.
 Mangan: Stellung im System 298, Vork. Darst. Eig. Verb. 314 f., Nachw. 315, Best. 315₂, ₃, Unterschied von *Fe, Cr, Al* 315₂, von *Co, Ni, Zn* 315₃, Nachw. 318₂, 319.
 Manganblende: 314.
 Manganbronce: 101₁.
 Mangandioxyd: 316.
 Manganchlorür: 314, Verh. 314₃.
 Manganheptoxyd: Verh. 298, Charakteristik 318₁, Darst. 318₂.
 Manganhydroxyd: 316 Anm.
 Manganhydroxydul: 315.
 Manganphosphat: 315.
 Manganit: 314.
 Manganacetat: Verh. 183₁.
 Manganocarbonat: 315.
 Manganochlorid: 314, Verh. 314₃.
 Manganohydroxyd: 315.
 Manganooxyd: 315.
 Manganosalze: Bild. 314, Verh. gegen Ammoniak, der ammoniakalischen Lösung gegen Natriumphosphat 315₁.
 Manganosulfat: 314, Verh. 314₂, Anw. bei Permanganat-Titrationen 319₁.
 Manganosulfid: 315.
 Manganoxyd: 315₄, Charakteristik 318₁.
 Manganoxyde: Verh. beim Glühen im Wasserstoffstrom 315₁, Verh. gegen Salzsäure 316₂, Charakteristik 318₁.
 Manganoxydul: Vork. 314₁, Darst. Eig. 315, Verhalten Bild. 315₁, Charakteristik 318₁.
 Manganoxyduloxyd: Bild. 315₁, 316.
 Manganoxydulsalze: Bild. 314.
 Mangansaures Kalium: 316, Bild. Const. 317₁, Verh. 317₂, Umwandlung in Permanganat 317₃.
 Manganspath: 132₁, 314.
 Mangansulfür: 315.
 Mangansuperoxyd: Eig. 60₁, 316, Charakteristik 318₁.
 Mangansuperoxydhydrat: Bild. 316₁, 317₃.
 Mangantetrachlorid: 301₂.
 Maremmen: 173.
 Marienglas: 133.
Mariotte-Boyle's Gesetz: 7₂.

- Markasit: 322.
 Marmor: 132, 188.
Marsh'sche Probe: 259.
*Martin*stahl: 324 Anm.
 Massenwirkung, bei Reactionen: 59 Anm.
 Massicot: 223.
 Materie: Unzerstörbarkeit 8, kritischer Zustand 42 4.
 Mauersalpeter: siehe salpetersaures Calcium 79 2.
 Meerschäum: 144.
 Meerwasser: 51, 90.
 Melasse: Verarbeitung 83 2.
 Mellitsäure: 188 s.
 Mennige: 227, Const. 227 2.
 Mercuriammoniumchlorid: 164, Const. 164 1.
 Mercuriammoniumjodid, basisches: 165 2.
 Mercuricarbonat, basische: 165 Anm.
 Mercurichlorid (Sublimat): 161.
 Mercuricyanid: Verh. gegen Ammoniak 163 1.
 Mercuridiammoniumchlorid: 164.
 Mercurijodid: 165, Verh. 165 3.
 Mercurinitrat: Bild. 159, Verh. gegen Wasser 162 1, Eig. 163 2.
 Mercurinitrat, basisches: 158 2.
 Mercurioxyd: 162 f.
 Mercurisalze: Untersch. von Mercurosalzen 160 2, Verh. gegen Reducionsmittel 166 f.
 Mercurisulfat: Lösl. 149 1, Bild. 158, Eig. 161 4, Verh. gegen Wasser 162 1.
 Mercurisulfat, basisches: 161 4.
 Mercurisulfid: 165 f., Verh. 166 1.
 Mercurisulfochlorid: 165 4.
 Mercurisulfonitrat: 165 4.
 Mercurius solubilis *Hahnemanni*: 159 1.
 Mercurius vivus: 157.
 Mercurochlorid (Calomel): 159, Verh. gegen Säuren 159 3, Untersch. von *Ag Cl* und *Pb Cl₂* 160 2, Zers. 160 3, Dampfd. 160 4.
 Mercurochromat: 161, Verh. 161 3, 295, Verh. 296 1.
 Mercurojodid: 160.
 Mercuronitrat: Bild. 158, Eig. 158 2.
 Mercuriooxyd: 159, Zers. 159 1.
 Mercurosalze: Verh. 159 1, Nachw. 160, Untersch. von Mercurisalzen 160 2, Verh. gegen Schwefelwasserstoff 161.
 Mercurosulfat: Bild. 158.
 Messing: 101 1.
 Metaantimonige Säure: 266 1.
 Metaantimonsäure: Verh. bei der Natronschmelze 220 2, Bild. 265, Darst. Eig. 266, Verh. bei der Alkalischemelze 266 4, Nachw. 266 5.
 Metaarsenigsäures Kalium: 84, 262 1.
 Metaarsensäure: 263.
 Metaborate: Bild. 168 4, 172 f., Verh. 176.
 Metaborsäure: 175.
 Metaborsäures Kalium: 84 1, 176 3.
 Metakieselsäure: 210, Salze 211.
 Metallchloride: Bild. 304.
 Metallcyanwasserstoffsäuren: Eigenschaften 203 f.
 Metalle: 20 1, 31, Reaction mit conc. Schwefelsäure 102 2 mit Salpetersäure 103 1.
 Metalle, d. alkalischen Erden: Verh. 125 f.
 Metalle, der seltenen Erden: Vork. 169 1.
 Metalloide, 20 1, 31.
 Metallsäuren: 275 1.
 Metaphosphate: Bild. Const. 255 1.
 Metaphosphorsäure: 256 f., Const. 256 2, Nachw. 257 1.
 Metaphosphorsaures Silber: 257 1.
 Metavanadinsäure: 230 Anm.
 Metawolframsaures Natrium: 273 Anm.
 Metazinnchlorid: 220 1.
 Metazinnsäure: Bild. 218 1, Darst. Eig. 220, Bild. 221 1.
 Meteorite: 6 4, 322.
 Methan: 190, Const. 190 2.
 Mikroorganismen: Vork. in der Luft 234.
 Mikroskopie: Anw. von Osmiumtetroxyd 320 3.

- Milchglas: 137₁.
 Milchquarz: 208.
Millon's Reagens: 163₂.
 Mineralplomben: 153.
 Mineralwässer: 50, Gehalt an Arsen 258.
 Minium: 227.
 Mischungen, isomorphe: 25₁.
 Mörtel, hydraulischer: 128₁.
*Mohr's*ches Salz: Anw. 319₁, Darst. Eig. 326₃.
 Moleküle: 2₃, 12 f., 16, molekulare Gefrierpunktserniedrigung u. Siedepunkterhöhung 16₂; 18, Molekularcohesion 42₄.
 Molekular-Gewichte: 16, 18.
 Molekulartheorie, atomistische: 40₁.
 Molekularwärme: 17₃.
 Molybdän: 34, 272₁.
 Molybdänbleierz: 222.
 Molybdänfarbstoff: 272₁.
 Molybdänglanz: 272₁.
 Molybdänsaures Ammonium: Anw. der salpetersauren Lösung 255, 272₁.
 Molybdäntrioxyd: 272₁.
 Molybdate: 272₁.
 Monazit: 187₂.
 Moussiren: 200.
*Muntz*metall: 101₁.
 Musivgold: 221.
- Natrium:** Stellung im System 64 f., Untersch. von Kalium 77, Vork. Darst. 88 f., Eig. 89.
 Natriumacetat, wasserfreies: Anw. 261₁.
 Natriumaluminat: 97, 179, Const. 179₄, Zers. durch Salmiak 180 Anm.
 Natriumaluminiumchlorid: 179₃.
 Natriumamalgam: 158.
 Natrium biberacicum, s. biboricum: siehe Natriumtetraborat 97 f.
 Natriumbicarbonat: Anw. bei Jodtitrungen 264₄.
 Natrium bicarbonicum: siehe primäres Natriumcarbonat 95.
 Natrium bromatum: siehe Natriumbromid 91.
 Natriumbromid: 91, Vork. 308.
 Natriumcarbonat (Soda): 93 ff.
 Natriumcarbonat, primäres: 95.
 Natrium carbonicum: siehe Natriumcarbonat 95.
 Natrium carbonicum siccum: 95₂.
 Natrium causticum e natrio: 94 Anm.
 Natrium chloratum: siehe Natriumchlorid 89 f.
 Natriumchloraurat: 121.
 Natriumchlorid (Kochsalz): 89 f.
 Natriumchromat: Gewg. 293₃, Bild. aus Chromit 297₁.
 Natriumchromit: Oxydation zu Chromat 297₁.
 Natriumdichromat: Gewg. 293₃.
 Natriumhydroxyd: 93₃.
 Natriumhypobromit: Bild. 297₁.
 Natriumhyposulfit: siehe Natriumthiosulfat 94₁.
 Natrium jodatum: siehe Natriumjodid 91.
 Natriumjodid: 91.
 Natriummetaaluminat: Const. 180 Anm.
 Natriummetaphosphat: 240, Darst. 257, Const. 257₁.
 Natriummetasilicat: 211.
 Natriummetastannat: 220₁.
 Natriumnitrat: 98 f., Bild. aus Algen 98₂.
 Natrium nitricum: siehe Natriumnitrat 98 f.
 Natriumorthosilicat: 209₁.
 Natriumoxyd: 89.
 Natriumpentasulfid: Bild. 287 Anm.
 Natriumphosphat: primäres 98₁.
 Natriumphosphat: secundäres 98.
 Natriumphosphat: tertiäres 98₁.
 Natrium phosphoricum: s. secundäres Natriumphosphat 98.
 Natriumplatinat: 341.
 Natriumplatinchlorid, platinchlorwasserstoffsäures Natrium: 77₂, 96 Anm.
 Natriumpyroantimonat, secundäres: 96 Anm., 266₄.
 Natriumpyrophosphat: Anw. 256₁.
 Natriumpyrosulfat: Verh. 287.
 Natriumquecksilberchlorid: 161₃.

- Natriumsilicat: 97.
 Natriumstannat: Bild. 219_s, 220
 Anm., Lösl. 220₁ u. 2.
 Natriumsulfantimonat: 268₁.
 Natriumsulfat (Glaubersalz): 91 f.,
 Anw. 219_s, Verh. gegen Chlor
 305₁.
 Natriumsulfit: 94₁, 286₁.
 Natriumsulfocarbonat: 200₂.
 Natrium sulfuricum: s. Natriumsulfat
 92.
 Natrium sulfuricum siccum: 92₁.
 Natriumsuperoxyd: Eig. 60₁, 89.
 Natriumtellurat: 271₂.
 Natriumtetraborat (Borax): 97 f., 176₄.
 Natriumtetrasilicat: 209₁.
 Natriumthiosulfat: 94₁, Eig. Const.
 Verh. 286₂, Anw. als Titer-
 substanz, Bild. 287 Anm., Ein-
 stellung der Thiosulfatlösung
 295 Anm.
 Natrium thiosulfuricum: s. Natrium-
 thiosulfat 94₁.
 Natriumuranat: 273₁.
 Natriumwasserstoff: 47₁.
 Natriumwolframat: 273 Anm.
 Natriumzinkat: 153_s.
 Natronwasserglas: 97, 209₁, 211.
 Naturwissenschaften: Eintheilung in
 descriptive, speculative 1₁.
 Nebelflecke: Spectrum 6_s.
 Nessler's Reagens: 165₂.
 Neusilber: 101₁.
 Nichtmetalle: s. Metalloide.
 Nickel: Stellung im System 320 f.,
 Vork. Eig. Verb. 335 f., Untersch.
 von *Mn* 336, Trennung von *Co*
 337 f., Nachw. 338 f., Tren-
 nungen 339₁.
 Nickelantimonanz: 335.
 Nickelchlorür: 335₁.
 Nickelcyanür: 337.
 Nickelcyanüreycankalium: 337, Verh.
 Nickelglanz: 335. [337₂.
 Nickelhydroxyd (Nickelhydroxyd):
 Bild. 337₂, 338.
 Nickelhydroxydul: 336, Verh. 336₂.
 Nickelmünzen: Zus. 101₁.
 Nickelocarbonate, basische: 336₂.
 Nickelochlorid: 335₁.
 Nickelocyanid: 337.
 Nickelhydroxyd: 336, Verh. 336₂.
 Nickelokaliumnitrit: 338.
 Nickelonitrat: 335₁.
 Nickelooxyd: 336.
 Nickelosalze: 335 f., Verh. gegen
 Ammoniak 336 f., gegen Cyan-
 kalium 337, gegen Nitrit 338.
 Nickelsulfat: 335₁.
 Nickelsulfatammoniak: 337₁.
 Nickelsulfid: 338 f., Verh. 339₁.
 Nickeloxyd: 338₂.
 Nickeloxydul: 336.
 Nickeloxydulsalze: 335 f., Verh. gegen
 Ammoniak 336 f., gegen Cyan-
 kalium 337, gegen Nitrit 338.
 Nickelsulfat: Verh. 291_s.
 Nickelsulfür: 338 f., Verh. 339₁.
 Nickeltettracarbonyl: 196.
 Nicol'sches Prisma: 132₁.
 Niederschlagsarbeit: 222₂.
 Niob: 230₁.
 Nioboxyfluorid: 230₁.
 Niobpentachlorid: 230₁.
 Niobpentoxyd: 230₁.
 Nitrate: Vork. 230, Bild. 234, Vork.
 244, Nachw. 246₂ u. 3, Untersch.
 von Nitriten 248_s.
 Nitrite: Nachw. 248_s, 249.
 Nitrogenium: 230, Ableitung 230_s.
 Nitrose Säure: 288₂.
 Nitrosulforsäure: Bild. 248, 289 Anm.
 Nitrosylchlorid: Bild. 246 Anm.
 Nitrosylsäure: 250.
 Nitrosylschwefelsäure: Bild. 248, 289
 Nordhäuser Vitriolöl: 292. [Anm.
 Normal-Lösung: Definition 74 Anm.
 Octaëder: 26 Anm.
 Oleum Lini sulfuratum: 279₂.
 Oleum phosphoratum: 251.
 Oleum tartari per deliquium: 82.
 Olivin: 144, 211.
 Opal: 204, 208.
 Orangit: 187_s.
 Orthoantimonsäure: 266₂.
 Orthoarsenige Säure: 262.
 Orthobleisäure: 227.
 Orthobleisaures Bleioxyd: 227.
 Orthoformen, der Säuren: 206₁.

- Orthokieselsäure: 206₁, 209, Bild. 209₁, Verh. 209₂, Salze 211.
 Orthoklas: 177, 184.
 Orthokohlensäure: 206₁.
 Orthokohlensäureäthyläther: 206₁.
 Orthophosphorsäure: 254 f.
 Orthovanadinsäure: 229₄.
 Osmiridium: Vork. 320₂ u. 3, 321₂.
 Osmium: 320₃, Vork. 339₃.
 Osmiumsaurer Kalium: 320₃.
 Osmiumtetroxyd: 320₃.
 Osmose: 180₁.
 Oxalsäure: Anw. beim Titiren 74 Anm., Nachw. 137, Anw. zur Fällung von seltenen Erden 169₁, Verh. gegen Schwefelsäure 195, Anw. zur Werthbest. von Braunstein 316₃, zur Einstellung von Permanganat 319₁, Verh. gegen Ferrisalze 328₁.
 Oxalsaures Baryum: 143 Anm.
 Oxalsaures Calcium: 137, Verh. 137₂.
 Oxalsaures Eisenoxydul: 328.
 Oxyammoniak: 242.
 Oxydation: 47₂, 275.
 Oxydationsflamme: 193.
 Oxyde: 6₇, 21, 275, Untersch. 275₁.
 Oxydform: Einfluss auf die Eigenschaften der Elemente 318₁.
 Oxydimercuriammoniumjodid: 165₂.
 Oxygenium: 274.
 Oxyhämoglobin: Spectrum 196.
 Ozon: Bild. 39₁, Vork. in der Luft 234; 276, Verh. 276₁, Lösl. Const. Eig. 277, Nachw. 277₃, 278₁, neben Wasserstoffsperoxyd Ozonisierung: 276₃. [278₂.]
- P**alladium: 321₃, Vork. 339₃.
 Palladiumasbest: Anw. 46₂.
 Palladiumchlorid: 321₃.
 Palladiumchlorür: Reduction durch Kohlenoxyd 195, 321₃.
 Palladiumcyanür: 321₃.
 Palladiumjodür: Bild. 313 Anm., 321₃.
 Palladiumsulfür: 321₃.
 Palladiumwasserstoff: 44, 46, 321₃.
 Palladonitrat: Anw. 313 Anm.
 Paracyan: Bild. 118, 163₁.
 Paraffin: Anw. 192₃.
 Passauer Schmelztiegel: 184₂.
 Patina: 102.
 Pattinsoniren: 113 Anm.
 Pentathionsäure: 284 Anm.
 Perchlorate: Untersch. von Chloraten 306₁, Bild. 307, Verh. beim Glühen 307₃.
 Perioden, des natürlichen Systems: 23 ff.
 Periodicität: Gesetz der 17, 19 ff., der Valenz 19₁, 21₂, 24₃, des spec. Gew. des Atom-Vol. 23 Anm.
 Permanentweiss: 142.
 Permanganat-Titrationen: 319₁.
 Perowskit: 186₁.
 Perschwefelsäure: 283₄.
 Petalit: 211.
 Petroleum: 188, Bild. 326₁.
 Pfannensäure: 289.
 Pfefferminzwasser: 52 Anm.
 Pflanzenathmung: 197₁.
 Pflanzenkörper: Gehalt an Stickstoff 230.
 Phenol: Titration 310₁.
 Phosgen: 196.
 Phosphate: 255, Const. Verh. beim Erhitzen 255₁.
 Phosphite: 254.
 Phosphor: Vork. 135, Gewg. 136, Stellung im System 229 f.
 Phosphor, gelber: Vork. Darst. 250 f., Gewg. 250₂, Nachw. Eig. 251, Dampf. 251₂, Verh. gegen Kalilauge 252, beim Liegen an der Luft 253, langsame Oxydation 276.
 Phosphor, rother: Darst. 251 f., Eig. 252.
 Phosphor, schwarzer: Darst. Eig. 252.
 Phosphorbronze: 101₁.
 Phosphorige Säure: Bild. 59₂, Einw. auf Sublimat 167₁; 253, Const. 253₃.
 Phosphorit: 126, 135, 250.
 Phosphoroxychlorid: 254₃.
 Phosphorpentachlorid: Best. der Dampf. 16₁, 54₃, 254, Darst. Eig. Verh. 254₃.
 Phosphorpentafluorid: Dampf. 16₁.
 Phosphorpentasulfid: 254₁.
 Phosphorpentoxyd: 254.

- Phosphorsäure: Bild. 59₂, Gew. 136, Nachw. 148, Bild. 253, Const. 253₃, Bild. Gewg. 254 f., Nachw. Best. 255 f., Reactionen 256, Trennung von den alkalischen Erden 333₁.
- Phosphorsäureanhydrid: 254.
- Phosphorsäure, Orthoform: 254₂.
- Phosphorsalz: 239, Const. 239₂, Verh. beim Erhitzen 257₁.
- Phosphorsalzperle: Anw. zum Nachw. von Kieselsäure 212, Eig. 240; 257₁.
- Phosphorsaures Aluminium: 184.
- Phosphorsaures Ammonium-Natrium: 239.
- Phosphorsaures Ammonium-Magnesium: 148.
- Phosphorsaures Baryum, einfach saures: 143.
- Phosphorsaures Baryum, normales: 143.
- Phosphorsaures Baryum, zweifach saures: 143₂.
- Phosphorsaures Calcium, einfach saures: 135.
- Phosphorsaures Calcium, normales: 135.
- Phosphorsaures Eisenoxyd: 256, 333, Anw. 333₁.
- Phosphorsaures Kalium, einfach saures: 84₁.
- Phosphorsaures Kalium, normales: 84₁.
- Phosphorsaures Kalium, zweifach saures: 84₁.
- Phosphorsaures Lithium: 67.
- Phosphorsaures Magnesium, normales: 148.
- Phosphorsaures Natrium, einfach saures: 98.
- Phosphorsaures Natrium, normales: 98₁.
- Phosphorsaures Natrium, zweifach saures: 98₁.
- Phosphorsaures Silber: 256.
- Phosphortetroxyd: 253₁.
- Phosphortribromid: Verhalten gegen Wasser 309.
- Phosphortrichlorid: 253, Darst. 253₂.
- Phosphortrijodid: Verh. gegen Wasser 311 f.
- Phosphortrioxyd: 253₁.
- Phosphorus: 250.
- Phosphorwasserstoff, gasförmiger: 252, Verh. 252₂.
- Phosphorwasserstoff, flüssiger: 252, Eig. 252₂.
- Phosphorwasserstoff, fester: 252₃.
- Photographie: Anw. von Silbersalzen 117, Anw. von Natriumthiosulfat 287 Anm.
- Physik: Untersch. von Chemie 1.
- Pinksalz: 219, Eig. 219₁.
- Platin: Stellung im System 320 f., Vork. Darst. 339 f., Eig. Verb. 340 f., Nachw. 341, 341₂.
- Platinaminverbindungen: 341₂.
- Platinasbest: Anw. 287₁.
- Platinchlorid: 340 f., Darst. 341₁.
- Platinchlorür: 341, Verh. gegen Ammoniak 341₂.
- Platinchlorwasserstoffsäure: 76₄, 96 Anm., Const. 121₃, 341.
- Platinchlorwasserstoffsäures Ammonium: 241.
- Platinchlorwasserstoffsäures Cäsium: siehe Cäsiumplatinchlorid 87.
- Platinchlorwasserstoffsäures Kalium: siehe Kaliumplatinchlorid 77.
- Platinchlorwasserstoffsäures Natrium: siehe Natriumplatinchlorid 77₂.
- Platinchlorwasserstoffsäure, Rubidium: siehe Rubidiumplatinchlorid 87.
- Platindioxyd: 341.
- Platindisulfid: 341₂.
- Platinerz: 339, Zus. 339₂.
- Platinfeuerzeug: 45.
- Platinichlorid: 340 f., Darst. 341₁.
- Platinhydroxyd: 341.
- Platiniridium: Vork. 321₂.
- Platinisalze: 341.
- Platinmetalle, Reihenfolge der: 35.
- Platinmohr: 45₂.
- Platinsäure: 341.
- Platinochlorid: 341, Verh. gegen Ammoniak 341₂.
- Platinocyanalkalium: 204, 341.
- Platinocyanwasserstoffsäure: 204₂.
- Platinhydroxyd: 341. [341.

- Platinoxid: 341.
 Platinsalmiak: 241, Verhalten beim Glühen 241₁, Darst. 340.
 Platinschwamm: Wirk. Darst. 45₂, 241₁, Darst. 340 f.
 Platinschwarz: Darst. 340.
 Plumbago: 188₃.
 Plumbum: 222.
 Plumbum aceticum: 224₁.
 Plumbum hydricarbonicum: 226.
 Plumbum oxydatum: 223.
 Polirroth: 292₁.
 Pollux: Analyse desselben 87₃.
 Polyborsäuren: Bild. 168.
 Polykieselsäuren: 211.
 Polysäuren: 209.
 Polysulfide, von Kalium: 86.
 Polythionsäuren: 283, Verh. 283₃.
 Polywolframsäuren: 273 Anm.
 Porzellan: 184.
 Porzellanthon: 177, 184.
 Potasche: 82 f.
 Präparirsalz: 220 Anm.
 Praseokobaltchlorid: 337₁.
 Proustite: 112.
 Puddelstahl: 324 Anm.
 Purpureokobaltchlorid: 337₁.
 Pyrargyrit: 112.
 Pyrit: 322.
 Pyroantimonsäure: 266, Nachw. 266₃.
 Pyroantimonsaure Alkalien: Bild. 266₄.
 Pyroantimonsaures Natrium: Bild. 220₂, 266₄.
 Pyroantimonsaures Natrium, saures: 96 Anm., Bild. 220₂, 266₄.
 Pyroarsensäure: 263.
 Pyrolusit: 314, 316.
 Pyrophorisches Eisen: 324, 328₁.
 Pyrophosphate: Bild. Const. 255₁.
 Pyrophosphorsäure: 256, Const. Nachw. 256₁.
 Pyrophosphorsaures Eisenoxyd: 256₁.
 Pyrophosphorsaures Eisenwasser: 256₁.
 Pyrophosphorsaures Magnesium: 148₂.
 Pyrophosphorsaures Natrium: Anw. 256₁.
 Pyrophosphorsaures Silber: 256₁.
 Pyroschwefelsäure: Gewg. von krystallisirter 287₁, Vork. 291 f., Eig. 292.
 Pyroschwefelsaures Kalium: 85.
 Pyrosulfate: Verh. 291.
 Pyrovanadinsäure: 230 Anm.
Quartz: 204, 208.
 Quecksilber: Verh. gegen Wasser 149₁, Schmelzp. Siedep. 149₁, Vork. 156 f., Stellung im System 148 f., 157₂, Verh. 158, Nachw. 166 f., Trennungen 166₁, Best. 167₁.
 Quecksilbercarbonat: Verh. 149₁.
 Quecksilberchlorid (Sublimat): Bild. 158, Eig. 161 f., Verhalten gegen Wasser 162₁, Einw. auf Bacterien 162₂, Verh. gegen Alkalicarbonat 164₂.
 Quecksilberchlorür (Calomel): 159
 Verh. gegen Säuren 159₃.
 Quecksilbercyanid: 163₁, Eig. 202.
 Quecksilbercyanidammoniak: Einw. auf Schwefelkupfer 111, auf Schwefelzink 154 f., Zus., Anw. als Reagens 163₁, Einw. auf Mangansulfür 315₂, auf Palladiumsulfür 321₂, auf Eisensulfür 331, auf Nickel- u. Kobaltsulfür 339₁.
 Quecksilberjodid: 165.
 Quecksilberjodür: 160.
 Quecksilberluftpumpe, selbsthätige von *Kahlbaum*: 57₂.
 Quecksilberoxychlorid: 162₄, 164, Bild. 305₁.
 Quecksilberoxyd, gelbes: 162 f.
 Quecksilberoxyd, geschlammtes: Verh. gegen Chlor 305₁, Anw. 337₂.
 Quecksilberoxyd, rothes: Bild. 158, Eig. Darst. 163.
 Quecksilberoxydul: Verh. 104₂, 159.
 Quecksilberperjodid: Const. 312₁.
 Quecksilbersulfid: 165 f.
 Quellwasser: 49 f.
Raoult's Regel: 91₁.
 Rasenbleiche: 61₁.
 Raseneisenstein: 322.

- Rauchtopas: 208.
 Reactionen: endothermische 53 Anm.,
 exothermische 53 Anm., umkehr-
 bare 58s.
 Realgar: 258.
 Reduction: 47s.
 Reductionsflamme: 194.
 Regenerativ-Oefen: 194.
 Reihen: paare und unpaare der Ele-
 mente 25, 30.
 Reissblei: 188s.
 Reste (Radical): 61s.
 Retortenkohle: 189i.
 Rhodanammonium: Anw. zur Titra-
 tion von Silber nach *Volhard* 118s.
 Rhodankalium: Anw. 333.
 Rhodansilber: 118.
 Rhodium: 321i.
 Rhodiumchlorid: 321i.
 Rhodiumdioxyd: 321i.
 Rhomboeder: 26 Anm.
 Rinmann's Grün: 152s, 155i.
 Römischer Alaun: 182s.
 Röstprocess: 222s.
 Roheisen: Bild. 323 Anm., Entphos-
 phorung 324 Anm.
 Rosenquarz: 208.
 Rosenwasser: 52 Anm.
 Roseokobaltchlorid: 337i.
Rose's Metall: 269i.
 Rothbleierz: 222, 292.
 Rotheisenstein: 322.
 Rothes Ultramarin: 185i.
 Rothgültigerze: 112, 267, Zus. 267s.
 Rothkupfererz: 100.
 Rothspiessglanz: 267.
 Rothzinkerz: 153 Anm.
 Rubidium: Vork. Eig. Verb. 87 f.
 Rubidium-Alaun: Lösl. 87.
 Rubidiumplatinchlorid: Lösl. 87.
 Rubidiumtrijodid: 78s, 312i.
 Rubin: 177 f.
 Ruthenium: 320s, Vork. 339s.
 Rutheniumtetroxyd: 320s.
 Ruthensaures Kalium: 320s.
 Rutil: 186i.

 Säuerlinge: 50, 197.
 Säuren: 58, 72s.
 Sal ammoniacum: 235s.
 Sal Carolinum factitium: 92i.
 Sal cornu cervi volatile: 239.
 Salmiak: Best. der Dampfd. 16i, 54s,
 Gewg. 235, Darst. 235s, Bild. 237,
 Const. 237s, Eig. 238, Dissocin-
 Salmiakgeist: 236. [tion 238s.
 Sal mikrokosmicum: 239.
 Sal mirabile *Glauberi*: 92.
 Salpeter, cubischer: siehe Natrium-
 nitrat 98 f.
 Salpeter (Kalisalpeter): 79 f.
 Salpeterplantagen: 80 Anm.
 Salpetersäure: Dissociation 103i, Redu-
 ctionsproducte 242s, Bild. 243s,
 Vork. Darst. 244, Verh. beim De-
 stilliren 244s, Eig. 245, Const.
 246i, Nachw. 246 f.
 Salpetersäure-Aethyläther: Verh. bei
 der Reduction 242s.
 Salpetersäureanhydrid: 244i.
 Salpetersäure, rothe, rauchende: 245.
 Salpetersaures Ammonium: Darst.
 Eig. 234s.
 Salpetersaures Baryum: 140.
 Salpetersaures Blei: 223.
 Salpetersaures Calcium: 79s.
 Salpetersaures Kalium (Salpeter): 79 f.
 Salpetersaures Kobaltoxydul: 335i.
 Salpetersaures Kupferoxyd: 103.
 Salpetersaures Lithium: 99i.
 Salpetersaures Magnesium: 146 Anm.
 Salpetersaures Natrium (Chilisalpeter):
 98 f.
 Salpetersaures Nickeloxydul: 335i.
 Salpetersaures Palladiumoxydul: Anw.
 zum Nachw. von Jod, 313 Anm.
 Salpetersaures Quecksilberoxyd: 163s.
 Salpetersaures Quecksilberoxydul:
 158s.
 Salpetersaures Silber: 114.
 Salpetersaures Strontium: 138.
 Salpetersaures Wismuth: 269.
 Salpetrige Säure: Zers. 247s, Bild.
 248, Nachw. 248s, 249.
 Salpetrigsäure-Aether: Darst. 248i.
 Salpetrigsäureanhydrid: 248.
 Salpetrigsäure Alkalien: Bild. 248,
 Const. 248s.
 Salpetrigsaures Ammonium: Verh.
 231, Const. 231i, Darst. Eig. 235i.

- Salpetrigsaures Kalium: 80 f.
 Salpetrigsaures Kobaltoxydkalium: 338, Bild. 338₁.
 Salpetrigsaure Salze: Nachw. 248_s, Sal Urinae fixum: 239. [249].
 Sal Urinae volatile: 239.
 Salzbildner: 300.
 Salze: 62₂, 73₁.
 Salze, basische: 180₂.
 Salze, normale (neutrale): 64₂, 73₁.
 Salze, primäre: 65₂, 73₁.
 Salze, saure: 73₁.
 Salze, secundäre: 65₂, 73₁.
 Salze, tertiäre: 73₁.
 Salzgärten: 90₂.
 Salzsäure: Nachw. Titration 116₂, 303, Verh. beim Destilliren 303₁.
 Samarium: 169₁.
 Sandstein: 208.
 Saphir: 177 f.
 Sassolin: 173.
 Sauerstoff: Darst. aus Chlorkalk 131₁, Nachw. 249₂, Stellung im System 270 f., Vork. Darst. 274 f., Gewg. 274₂ u. 3, Eig., Nachw. 275, Darst. 294_s.
 Scandium: 33, 169₂.
 Scandiumhydroxyd: 169₂.
 Scandiumoxyd: 169₂.
 Scandium-Reihe: 187.
 Schafschweiss-Kohle: Verarbeitung 83.
 Scheelbleierz: 222, 272₂.
 Scheel's Grün: 111, 262, Darst. Eig. 262₂.
 Scheelit: 272₂.
 Scheidewasser: 245.
 Scherbenkobalt: 258.
 Schiefer, lithographischer: 132.
 Schiesspulver: 81₁.
 Schlagende Wetter: 191₁.
 Schlempe: Verarbeitung 83_s.
 Schlippe'sches Salz: 268, Darst. 268₁.
 Schmelztemperatur: 55₂.
 Schmelzwärme, latente, des Wassers: Schmiedeeisen: 324 Anm. [56].
 Schnellloth: 215.
 Schwarzkupfer: Gewg. 100₄.
 Schwarzkupfererz: 100.
 Schwefel: Regeneration aus den Soda-rückständen 94₁, Reaction mit conc. Schwefelsäure 102₂, Stellung im System 270 f., Verh. 272 Anm., Vork. 278 f., Bild. 278_s, Eig. 279, Lösl. 279₁, Modificationen 280, Nachw. 281, Verh. gegen Chlor, Oxyde 283 ff., Verh. gegen Natronlauge 287 Anm.
 Schwefelammonium, farbloses: 240, Darst. 240₂.
 Schwefelammonium, gelbes: 240, Reactionen 240₂, Anw. als Gruppenreagens 240_s, Einw. auf Ferrisalze 334.
 Schwefelbaryum: 141_s.
 Schwefelblei: 227, Verh. 227₁.
 Schwefelblumen: 279, Eig. 279₁.
 Schwefelcadmium: 156, Eig. Verh.
 Schwefelcalcium: 134. [156₂.
 Schwefelchlorür: 283.
 Schwefeldampf: Molekulargewicht
 Schwefeldichlorid: 283_s. [280₁.
 Schwefeldioxyd (schweflige Säure): Bild. 102, Anw. 271₁ u. 2, Bild. 281, Darst. Eig. Verh. 284, Anw. 284₁, Reductionen 284₂, Verh. 285, Titration 285₁, Nachw. 285₂, Bild. Nachw. 286, Darst. eines Gemengels mit Sauerstoff 287₁, Gewg. 288₂.
 Schwefelheptoxyd: Bild. 39₁, 283₄.
 Schwefelkalium: 85.
 Schwefelkies: 322.
 Schwefelkohlenstoff: 190₁, Einw. auf Schwefelkalium 200₂, Anw. 279 f., Färbung durch Brom 309, durch Jod 309₂, 311.
 Schwefelkupfer: 111.
 Schwefelkupfererz: Silbergehalt 112.
 Schwefelleber: 86.
 Schwefelmilch: 281.
 Schwefel-Reihe: Charakteristik 272 Anm.
 Schwefelsäure: Verh. der verdünnten gegen Zink 40 f., Dissociation 102₂, Nachw. 142_s, Bild. Vork. Gewg. 288, Bleikammerprocess 288₂, 289, Eig. 290 f., Hydrate 290₁, Salze, Nachw. 291.
 Schwefelsäure, englische: 290.
 Schwefelsäure-Hydrate: 290₁.

- Schwefelsäure, rauchende: Verh. 287, Eig. 292.
- Schwefelsaures Aluminium: 181.
- Schwefelsaures Ammonium: 238₁.
- Schwefelsaures Baryum: 142.
- Schwefelsaures Blei: 225, Verh. 225₂ u. 3.
- Schwefelsaures Cadmium: 155₃.
- Schwefelsaures Calcium: 133.
- Schwefelsaures Eisenoxyd: 331₁.
- Schwefelsaures Eisenoxydul: 326, Gewg. Verh. 326₃.
- Schwefelsaures Kalium: 84 f.
- Schwefelsaures Kalium, saures: 85.
- Schwefelsaures Kobaltoxydul: 335₁.
- Schwefelsaures Kupferoxyd: 102, 107 f.
- Schwefelsaures Kupferoxydul: 105₂.
- Schwefelsaures Manganoxydul: 314, Verh. 314₂.
- Schwefelsaures Magnesium: 146 f.
- Schwefelsaures Natrium: 91 f.
- Schwefelsaures Nickeloxydul: 335₁.
- Schwefelsaur, Quecksilberoxyd: 161₄.
- Schwefelsaures Quecksilberoxydul: 158.
- Schwefelsaures Silber: 114, 119.
- Schwefelsaures Strontium: 138 f.
- Schwefelsaure Thonerde: 181.
- Schwefelsaures Wismuth: 269₃.
- Schwefelsaures Zink: 154.
- Schwefelsesquioxid: 283₃.
- Schwefelsilber: Vork. 112, Bild. 118 f.
- Schwefeltetrachlorid: 283₂.
- Schwefeltrioxyd: 287, Gewg. 287₁, Bild. 327 Anm.
- Schwefelwasser: 50.
- Schwefelwasserstoff: Bedingungen bei der Fällung von Metallsulfiden 226₄, Anw. als Gruppenreagens 240₃, 281, Lösl. Verh., Eig., Nachw. 282, Reductionen 282₁, Titration 282₂, Einw. auf Ferrisalze 333 f.
- Schwefelwismuth: 270, Verh. 270₁.
- Schwefelzink: 154, Verh. 154₃.
- Schweflige Säure: Einw. auf Sublimat 167₁, Verh. gegen Chromate 284₂, Chlor, Brom, Jod 285, Permanganat, Eisenoxyd-, Goldsalze, Braunstein und Bleisuperoxyd 285 Anm., Eig. 285 f., Titration 285₁, Nachw. 285₂.
- Schweflige Säure, symmetrische: 286₁.
- Schweflige Säure, unsymmetrische: Schwefligsäureanhydrid: 284. [286₁.
- Schwefligsaures Baryum: 286₁.
- Schwefligsaures Natrium: 94₁, 286₁.
- Schweinfurter Grün: 262₂.
- Schweizer's Reagens: 107.
- Schwermetallcyanide: Eig. 202 f.
- Schwermetalle: 20₁.
- Schwerspath: 139.
- Seepflanzen: Zus. der Asche 82₃.
- Seide: Beschwerden mit Pinksalz 219, mit wolframsaurem Natrium 273
- Seifenstein: 94 Anm. [Anm.
- Seignette-Salz: 76₁.
- Selen: 271₁, Verh. 272 Anm.
- Selendioxyd: 271₁.
- Selenige Säure: 271₁.
- Selensäure: 271₁.
- Selenwasserstoff: 271₁.
- Selenzellen: 271₁.
- Serpentin: 144, 211.
- Siedepunktserhöhung, molekulare: 16₂.
- Siedetemperatur, absolute: 43 Anm.
- Silber: Stellung im System 99₂, Vork. 112, Gewg. 112 f., Eig. 114, Nachw., Titration nach *Gay-Lussac*, nach *Mohr* 116₂, nach *Volhard* 118₂, Nachw. 119₁.
- Silberamalgam: 158.
- Silberantimonglanz: 112.
- Silberarsenat: 261₁.
- Silberarsenit: Bild. 260, 261₁, 262.
- Silberbaum: 158₁.
- Silberblick: 113 Anm.
- Silberbromid: 117.
- Silberchlorid: 116 f.
- Silberchromat: 296 f., Verh. 296₁.
- Silbercyanid: 118, Verh. 203.
- Silberglätte: 223.
- Silberglanz: 112.
- Silberhydroxyd: 115₁.
- Silberhyponitrit: Darst. 250₁.
- Silberjodid: 117.
- Silberkupferglanz: 112.
- Silbermetaphosphat: 257₁.

- Silberniträt: 114, Eig. 115, Anw. als Reagens 119.
 Silbernitrátammoniak: 116₁.
 Silbernitrít: 115₄.
 Silberoxyd: 115, Abscheidung durch Borax 176₄.
 Silberphosphat: 256.
 Silberpyrophosphat: 256₁.
 Silberrhodanid: 118.
 Silbersulfat: 114, 119.
 Silbersulfid: Bild. 118 f.
 Silberoxyd: 115₂, Bild. 277.
 Silbertetraborat: 176₄.
 Silberthiosulfat: 287 Anm.
 Silicate: Vork. 204, Aufschliessen mit Flusssäure 206₂, Zus. 211, Aufschliessen 212.
 Silicium: Stellung im System 186, Vork. Darst. Eig. Verb. 204 f.
 Siliciumbronze: 101₁.
 Siliciumchlorid: 205 f., Darst. 206₁.
 Siliciumchloroform: 205, Verh. 205₂.
 Siliciumdioxyd: Vork. 204, Darst. Eig. 208, Best. 210₁, Nachw. 212.
 Siliciumfluorid: 206 f., Bild. 206₂, Verh. gegen Wasser 207₁, Bild. 208, 300.
 Silicium-Reihe: 186.
 Siliciumwasserstoff: 205, Reindarst. 205₁.
 Sirupus Ferri iodati: 326₂.
 Sirupus Ferri oxydati: 332₂.
 Smalte: 339₂.
 Smaragd: 124₁.
 Smirgel: 177.
 Soda: 95.
 Sodarückstände: 94, Aufarbeitung 94₁, 134₂.
 Solutio arsenicalis *Fowleri*: 84.
 Solvey-Process: 95.
 Sonne: Vork. von irdischen Elementen 6₁.
 Soolwässer: 50, 90.
Soret's Element X: 169₁.
 Spannkraft: siehe Tension.
 Spatheisenstein: 132₁, 322.
 Spectralanalyse: 66₁.
 Spectralapparat: 66₁.
 Spectroskop: siehe Spectralapparat
 Speiskobalt: 335. [66₁.
- Spheñoide, rhombische: 26 Anm.
 Spiegeleisen: 323 Anm., Bild. von Kohlenwasserstoffen. 326₁.
 Spinelle: 180 Anm.
 Spiritus fumans *Libavii*: 218 f.
 Spodium: 189₁.
 Spratzen, des Silbers: 114.
 Stabeisen: 324 Anm.
 Stärkelösung: Anw. als Indicator 265 Anm., 285₁.
 Stahl: 323 Anm.
 Stahlwässer: 51.
 Stangenschwefel: 279.
 Stannate: Bild. 219 f.
 Stannichlorid: 228 f., Bild. 219₄.
 Stannihydroxyd: 219, Bild. 219₂.
 Stannioxyd: 220.
 Stannisalze: Verh. 216 f., Eig. 218, Bild. 219, Nachw. 221.
 Stannisulfid: Bild. 218₂, Darst. Eig. 221, Verh. 221₁.
 Stannoehlorid: 215, Lösl. 215₃, Anw. als Reduktionsmittel 216, 216₁ u. 2.
 Stannoehlorid, basisches: Bild. 215₄.
 Stannonitrat: 218₃.
 Stannoxyd: 217.
 Stannosäure: 217 Anm.
 Stannosalze: Untersch. von Stannisalzen 216 f., Eig. 217 f.
 Stannosate: 217 Anm., Zers. 217₁.
 Stannosulfat: 218₃.
 Stannosulfid: 217, Eig. 218₁ u. 2, Umwandlung in Stannisulfid 218₂.
 Stannum: 214.
 Stannum chloratum: 215.
 Stassfurter Abraumsalze: 68, 144.
 Status nascens: 47₂.
 Staub, atmosphärischer: 234.
 Stearin: Anw. 192₂.
 Steinkohle: 188, 189₁, Stickstoff-Steinöl: 188. [gehalt 235.
 Steinzeug: 184₂.
 Stibium: 264.
 Stibium sulfuratum aurantiacum: 267.
 Stibium sulfuratum nigrum: 267.
 Stickoxyd: Bild. 103, Verh. gegen Eisenvitriol 246₃, Darst. Eig. 249, Bild. 338₁.
 Stickoxydul: Darst. 249 f., Const. 249₃, Eig. 250.

- Stickstoff: Nachw. 202_s, Stellung im System 229 f., Vork. Darst. 230 f., Gewg. 231₁, Nachw. 231, Aufnahme durch Pflanzen 233₂, Ammoniumtheorie 237_s, Vereinigung mit Sauerstoff 243_s, Bild. Stickstoffcalomel: 243₁. [297₁.
 Stickstoffdioxid: Bild. 223, 243_s, 244, Darst. Eig. Verh. 247.
 Stickstoffpentoxyd: 244₁.
 Stickstoffperoxyd: siehe Stickstoffdioxid 247.
 Stickstoffsilber: 243₁.
 Stickstofftetroxyd: Darst. Eig. Verh. 247, Const. 247₂.
 Stickstofftitan: 187 Anm.
 Stickstofftrioxyd: Darst. Eig. 248, Verh. 248₁.
 Stickstoffwasserstoffsäure: 242 f., Darst. Eig. Const. 243₁, Synthese 249_s, Const. 312₁.
 Stickstoffwasserstoffsäures Natrium: Darst. 243₁, Synthese 249_s.
 Stöchiometrie: 8₂.
 Strahlkies: 322.
 Strass: 137₁.
 Strontianit: 132₁, 138.
 Strontium: Trennung von Baryum 129₄, Vork. Eig. Verb. 138 f., Trennung von Calcium 138₁, von Baryum 138_s, 139₁, Nachw. 139, Stellung im System 124 f., 139₂.
 Strontiumcarbonat: Verh. beim Erhitzen 127₂, Eig. 139, 140 Anm.
 Strontiumchlorid: 138, Eig. 138_s.
 Strontiumchromat: Lösl. 140 Anm.
 Strontiumhydroxyd: Verh. beim Erhitzen 127₄, Eig. 138, Bild. 138₂, Verh. 140 Anm.
 Strontiumnitrat: 138, Eig. 138₁.
 Strontiumoxyd: 138.
 Strontiumsulfat: 138 f., Verh. 139₁, 140 Anm.
 Structur: organisierte 5₂.
 Structurformeln: 40₁.
 Sublimat: 161.
 Sublimat-Gaze: 161_s.
 Sublimation: 51₁.
 Sublimat-Watte: 161_s.
 Suffionen: 173.
 Sulfantimonate: 268 f.
 Sulfantimonite: 267, Vork. 267_s.
 Sulfantimonsaures Natrium: 268₁.
 Sulfarsenate: 264.
 Sulfarsenigsäures Kalium: 263, Bild. 264 Anm.
 Sulfarsensaures Ammonium: 263_s, 264 Anm.
 Sulfarsensaures Kalium: 264.
 Sulfate: Vork. 279, 288, Bild. Eig. 291, Const. 291₂, Verh. 291_s.
 Sulfate, der seltenen Erden: 169₁.
 Sulfide: Fällung durch Schwefelammon 240_s, durch Schwefelwasserstoff 282.
 Sulfindiumsäures Kalium: 170₂.
 Sulfite: 286.
 Sulfocarbonate: 200₂.
 Sulfogermanate: 214₁.
 Sulfokohlensäure: 200₂.
 Sulfoplatinate: 341₂.
 Sulfosäuren: Definition 200₂.
 Sulfosalze: 86₁.
 Sulfur: 278.
 Sulfur auratum Antimonii: 267.
 Sulfur citrinum: 279.
 Sulfur depuratum: 279₁.
 Sulfur griseum s. caballinum: 279_s.
 Sulfur lotum: 279₁.
 Sulfur praecipitatum: 281.
 Sulfur sublimatum: 279.
 Sumpfgas: 190.
 Superoxyde: Definition 60₁.
 Superphosphat: Gewg. 136, Zus. 136₁, Zus. 251 Anm.
 Syenit: 208.
 Sympathetische Tinte: 336₁.
 Synthese: 9.
 System, periodisches: 17 ff.
 System: reguläres oder tesserales 25₁, hexagonales, quadratisches oder tetragonales, rhombisches, monoklines oder monosymmetrisches 26 f., triklines oder asymmetrisches [27 Anm.
Tabelle: der Elemente 4, des periodischen Systems 28/29.
 Tachydril: 128_s.
 Talcum: 144_s.
 Talg: Anw. 192_s.

- Talk: 144, Anw. 144_a.
 Talkerde: 145.
 Talkspath: 144_a.
 Talmi: 101₁.
 Tannenwaldluft: 277_a.
 Tantal: 230_a.
 Tantalpentoxyd: 230₁.
 Tartarus depuratus: 76.
 Tartarus natronatus: 76₁.
 Tartarus stibiatus: 265.
 Tellur: 35, 271_a, Verh. 272 Anm.
 Tellurate: 271₂.
 Tellurdioxyd: 271₂.
 Tellurige Säure: 271₂.
 Tellursäure: 271₂.
 Tellursaures Natrium: 271₂.
 Tellurtrioxyd: Eig. 272 Anm.
 Tellurwasserstoff: 271₂.
 Temperatur, kritische: 42₄.
 Tension, des Wasserdampfes: 57₁.
 Terbium: 169₁.
 Terpentingöl: Lösl. von Ozon 277.
 Tetraborate: 176.
 Tetraborsäure: 175.
 Tetraborsaures Kalium: 84₁.
 Tetradymit: 268, 271₂.
 Tetraäder: 26 Anm.
 Tetrakieselsäure: 211.
 Tetramethylammoniumhydroxyd:
 Const. 237₁.
 Tetrathionsäure: 284 Anm.
 Tetrathionsaures Natrium: 286₂.
 Thallichlorid: 171 Anm.
 Thallihydroxyd: 171 Anm.
 Thallioxyd: 171 Anm.
 Thallisalze: 171 Anm.
 Thallium: 170₃.
 Thalliumalaun: 171 Anm.
 Thalliumglas: 171 Anm.
 Thalliumsaures Kalium: 171 Anm.
 Thallobromid: 171 Anm.
 Thallocarbonat: 171 Anm.
 Thallochlorid: 171 Anm.
 Thallohydroxyd: 171 Anm., Anw.
 278₁.
 Thallojodid: 171 Anm.
 Thallomagnesiumsulfat: 171 Anm.
 Thallooxyd: 171 Anm.
 Thalloplatinchlorid: 171 Anm.
 Thallophosphate: 171 Anm.,
 Thallosalze: 171 Anm.
 Thallosilicat: 171 Anm.
 Thallosulfid: 171 Anm.
 Thénard's Blau: 181₁.
 Thermen: 50.
 Thermochemie: 53 Anm.
 Thermometer: 55₂.
 Thierkörper: Gehalt an Stickstoff 230.
 Thierkohle: 189₁.
 Thieröl, brenzliches: 239.
 Thiosulfate: 286.
Thomas-Gilchrist's Entphosphorung
 des Roheisens: 323 Anm.
 Thomasschlacke: 136₁.
 Thomasschlackenmehl: 324 Anm.
 Thon: 177, 184.
 Thonerde: 178, Verh. 178_a.
 Thordioxyd: 187₂.
 Thorerde: 187₂.
 Thorit: 169₁, 187_a.
 Thorsulfat: 187₂.
 Thorium: 187₂.
 Thulium: 169₁.
 Tinctura Ferri chlorati aetherea: 332₁.
 Tinctura Jodi: 311.
 Tinkal: 172.
 Titan: 186₁.
 Titanate: 186₁.
 Titanchlorid: 186₁.
 Titandioxyd: 186₁.
 Titaneisen: 186₁.
 Titanmonoxyd: 187 Anm.
 Titansäure: 186₁.
 Titansesquioxyd: 186₁.
 Titansulfate: 187 Anm.
 Töpferwaaren: 184_a.
 Tomback: 101₁.
 Torf: 187, 189₁.
 Traubenzucker: Anw. zur Darst. von
 Cuprooxyd 104, Verh. bei der
 alkoholischen Gährung 197, Red-
 uction alkalischer Quecksilber-
 cyanidlösung 203.
 Treibarbeit: 113 Anm.
 Triaden: 19₁.
 Tribromphenol: 310₁.
 Tridymit: 204, 208.
 Trijodwasserstoffsäure: Const. 312₁.
 Trikieselsäure: 211, Const. 211₁.
 Trinkwasser: 50_s.

- Trioxyde der V. Gruppe; Charakteristik 252₄.
 Trithionsäure: 284 Anm.
 Trona: Vork. 87.
 Tungstein: 272₂.
 Turnbull's Blau: Bild. 216₂; 330, Verh. gegen Kalilauge 330₁.
 Turpethum minerale: 161₄.
 Tusche: 189₁.
 Typische Elemente: 23, 30.
 Typentheorie: 40₁.
Ueberbromsäure: Verh. 298, Bild. 310₁.
 Ueberchlorsäure: Verh. 298, Bild. 306, Untersch. von Chlorsäure 306₁, Darst. Eig. 307 f., Hydrat 307₄, Verh. gegen Jod 313.
 Ueberchlorsaures Kalium: 75.
 Ueberjodsäure: Verh. 298, Darst. Eig. 313.
 Ueberjodsaures Kalium: 313₂.
 Uebermangansäure: 318, Darst. Eig. 318₂.
 Uebermangansäureanhydrid: 318₂.
 Uebermangansaures Kalium: 317, Bild. 317₂, Eig. 318, Oxydationen 318₂, Titrationsen 319₁.
 Ueberschwefelsäure: 283₄.
 Ultramarin: 185, Gewg. 185₁.
 Umsetzung doppelte: 1₂.
 Unguentum Hydrargyri: 157.
 Unguentum Neapolitanum: 157.
 Unterbromigsaure Alkalien: Bild. 310.
 Unterchlorige Säure: Darst. aus Chlorkalk 131₁, Zers. 131₂; 305, Eig. 305₁, Umlagerung 307₁.
 Unterchlorigsaures Calcium: 129 f.
 Unterchlorigsaures Kalium: 78₂.
 Unterjodige Säure: Existenzfähigkeit 313₁.
 Unterphosphorige Säure: 252₂, Const. 253₂.
 Unterphosphorigsaures Baryum: Bild. 252₂.
 Unterphosphorigsaures Kalium: Bild. 252.
 Unterphosphorsäure: Bild. 59₂, 253, Darst. 253₁.
 Unterphosphorsaures Natrium: 253₁.
 Untersalpetersäure: 247.
 Untersalpetrige Säure: 250, Darst. der Salze 250₁.
 Unterschweifigsaures Natrium: 94₁.
 Uran: 37 f., 273₁.
 Uranchlorür: 273₁.
 Urangelb: 273₁.
 Uranglas: 273₁.
 Uranit: 273₁.
 Uranochlorid: 273₁.
 Uranoxyd: 273₁.
 Uranoxydul: 273₁.
 Uranpecherz: 273₁.
 »Uranyle: 273₁.
 Uranylinitrat: 273₁.
 Uranylsalze: 273₁.
 Urao: Vork. 97.
Valenz: 13, 14₂, Wechsel der Valenz 15, Ableitung 18, Periodicität der 19₁, 21₂, 24₂, Wasserstoff-, Halogen-, Sauerstoffwerthigkeit 15 Anm., 30₁, Einfluss auf die Eigenschaften der Elemente 318₁.
 Vanadin: 229₄, niedere Oxyde 230 Anm.
 Vanadinchloride: 230 Anm.
 Vanadinoxchlorid: 230 Anm.
 Vanadinpentoxyd: 229₄.
 Vanadinsaures Blei: 229₄.
 Vanadintrioxyd: 230 Anm.
 Varc: Anw. 310.
 Verbindungen: chemische 2, 5, Verbindungsgewichte 9.
 Verbindungen, endothermische: 53 Anm.
 Verbindungen, exothermische: 53 Anm.
 Verbindungen, molekulare: 71₄.
 Verbrennung: 45₂, Definition 192₁; 275.
 Verdampfungswärme, latente des Wassers: 58.
 Vergoldung, galvanische: 123.
 Verkohlung: 189₁.
 Vernickelung: 335.
 Versilberung, galvanische: 118.
 Verwandtschaft: s. Affinität.
 Verwesung: 275.
 Verzinnen: 215.

- Violette Ultramarin: 185₁.
 Vitriole: Eig. 108₂.
 Vitriolmetalle: 108₂, Verh. gegen Ammoniak 109₂.
 Vitriölöl: 290, Nordhäuser 292.
 Vivianit: 328 Anm.
 Volumen, kritisches: 73 Anm.
 Volumen, specifisches: 43₁; siehe auch Atom-Volum.
Wachs: Anw. 192₃.
Wackenroder'sche Flüssigkeit: 284 Anm.
 Wärme, specifische: 17₂.
 Wärmetönung: 53 Anm.
 Wässer: 314₁.
 Wässer, destillirte: 51₂.
 Wasser: Elektrolyse 12, Zus. 12 f., Elektrolyse, Zers. durch Metalle, Bedeutung der Formel H_2O 39 Anm., Bild. 47, Zus. Vork. Eig. 48, natürliche Wässer 49 f., Härte 50, destillirtes 51, Bild. 52, Maximum der Contraction 55, Verdampfung 57₁ u. 2, Kritischer Druck, kritische Temperatur, kritisches Volum 57₂.
 Wasserblei: 272₁.
 Wassergas: 194.
 Wasserglas: 84₁, 97, Bild. 210.
 Wasserstoff: 38 ff., Vork. 38, Darst. 39 f., Eig. 42 ff., Verdichtung 42 f., spec. Gew. 43, Diffusion durch Eisen, Platin, Palladium 44, Verb. mit Palladium, 44₄, 46, quant. Best. 46₂.
 Wasserstoffpentasulfid: 135 Anm., 283.
 Wasserstoffsperoxyd: Bild. 39₁.
 Wasserstoffsperoxyd: Bild. Darst. 59, Eig. 60, Const. 61, Bleichkraft 61₁, Reactionen 62, Nachw. 63, Vork. in der Luft 234, Reactionen 278₂, Anw. zum Nachw. von Chromsäure 297.
 Wasserstoffsulfid: 282.
 Wasserstoffverbindungen: s. Hydrüre.
 Weinsäure: Const. 75₂, Verhinderung der Reactionen auf Aluminium 179₁, 183, auf Chrom 296₂, Verh. gegen Ammoniak 241, Verhinderung der Eisenhydroxydfällung 332₂.
 Weinsaures Ammonium, basisches: Anw. 225₃.
 Weinsaures Kalium, saures (Weinstein): 76.
 Weinsaures Kalium-Natrium: 76₁.
 Weinstein: 76.
 Weinsteinöl: 82.
 Weissblech: 215.
 Weissbleierz: 222.
 Weisser Praecipitat: 164.
 Weisser Vitriol: 154.
Weldon-Process: 314₃.
 Werkblei: 222₂.
 Werksilber: 112.
 Werkzinn: 214.
 Werth, chemischer: siehe Valenz.
 Werthigkeit: siehe Valenz.
 Wismuth: Nachw. 217₁, Trennung von *Pb* 225₂, Stellung im System 229 f., Vork. Eig. 268 f., Legirungen 269₁, Untersch. von *Sb* 269, Trennungen 270₁, Nachw. Wismuthchlorid: 269₃. [270₂.
 Wismuthglanz: 268.
 Wismuthhydroxyd: Reduction durch Stannosatlösung 217₁, 269₂, Verh. gegen Zinnchlorür 270₂.
 Wismuthnitrat: 269.
 Wismuthnitrat, basisches: 269, Bild. Wismuthocker: 268. [269₄.
 Wismuthoxychlorid: 269₄.
 Wismuthoxyd: 269.
 Wismuthoxydul: Bild. 217₁, 270, Bild. 270₂.
 Wismuthpentoxyd: Verh. gegen Salzsäure 229₃; 270₂.
 Wismuthsäure: 270₂.
 Wismuthsulfat: 269₃.
 Wismuthsulfat, basisches: Bild. 225₂.
 Wismuthsulfid: 270, Verh. 270₁.
 Wismuthtetroxyd: 270₂.
 Witherit: 132₁, 139.
 Wolfram: 272₂.
 Wolframate: 273 Anm.
 Wolframchloride: 273 Anm.
 Wolframerz: 272₂.
 Wolframsaures Natrium: 273 Anm.

- Wolframstahl: 273 Anm.
 Wolframtrioxyd: 272s.
 Wollastonit: 136, 211, Verh. gegen Säuren 212.
 Wood's Metall: 155s.
 Würfel: 26 Anm.
Xanthophyllit: 1881.
 Ytterbium: 1691.
 Yttrium: 1691.
 Ytrotantalit: 2301.
Zeolithe: Verh. gegen Säuren 212.
 Zersetzungstemperatur: 54s.
 Ziegel: 184s.
 Zimmtöl: Lösl. von Ozon 277.
 Zimtwasser: 52 Anm.
 Zincum chloratum: siehe Zinkchlorid
 Zincum oxydatum: 152. [153.
 Zincum sulfuricum: siehe Zinksulfat 154.
 Zink: Verh. gegen verd. Schwefelsäure 40 f., Verh. gegen Kupfersalze 111, Stellung im System 148 f., Verh. gegen Wasser 149, Schmelzp. Siedep. 149s, Vork. Eig. 150, Verh. gegen Salzsäure 1511, gegen Salpetersäure 151s, 1521, Nachw. 152s, 154 f., Untersch. von *Co*, *Ni*, *Mn* 154s, Anw. zur Trennung von Zinn u. Antimon
 Zinkacetat: Verh. 1831. [221 f.
 Zinkate: 153.
 Zinkblech: 150s.
 Zinkblende: 150, Gehalt an Cadmium
 Zinkcarbonat: Verh. 1491. [155.
 Zinkcarbonat, basisches: 154, Eig. 1541.
 Zinkcarbonat, normales: 154s.
 Zinkchlorid: 153.
 Zinkchloridammoniak: 153s.
 Zinkdampf: Molekulargewicht 150s.
 Zinkhydroxyd: Verh. 1491, Eig. 153.
 Zinknitrat: Bild. 151 f.
 Zinkoxyd: Bild. 150s, Eig. 152.
 Zinksalze: Eig. 1531.
 Zinkspath: 150.
 Zinkstaub: 150.
 Zinksulfat: Lösl. 1491, Bild. 151, Eig. 154.
 Zinksulfatammoniak: 153s.
 Zinksulfid: 154, Verh. 154s.
 Zinksuperoxyd: Eig. 601.
 Zinkvitriol: 154.
 Zinkweiss: 153.
 Zinn: Stellung im System 186 f., 212 f., Vork. Darst. Eig. 214 f., Nachw. 216, Untersch. von *As* 2181, Best. 219s, Verh. gegen Natronlauge 220 Anm., Untersch. von *Sb* 220s, Trennungen 2211, Nachw. Untersch. von *Sb* 222.
 Zinnamalgam: 158.
 Zinnbutter: 219.
 Zinnchlorid: 218 f.
 Zinnchlorür: Anw. 166, Einw. auf Sublimat 166s; 215, Lösl. 215s, Anw. als Reduktionsmittel 216, 2161 u. 2, Anw. 262.
 Zinnchlorwasserstoffsäure: 2191.
 Zinngeschrei: 215.
 Zinnmonoxydhydrat: 216 f., Bild. 216s.
 Zinnober: 156, 166.
 Zinnoxid (Zinndioxyd): Bild. 215, Darst. Eig. 220.
 Zinnoxidul (Zinnmonoxyd): 213, Darst. Eig. 217.
 Zinnoxysulfid, weisses: 2211.
 Zinnsalz: 215.
 Zinnsäure: 212, Const. 2121, Eig. 219, Bild. 219s.
 Zinnsäureanhydrid: 220.
 Zinnsaure Salze: Bild. 219 f.
 Zinnsaures Natrium: 219s, 220, 2201 u. 2.
 Zinnstein: 214.
 Zinnsulfid (Zinndisulfid): 221, Lösl. in Aetzalkalien, Verhalten gegen conc. Salpetersäure 2211.
 Zinnsulfür (Zinnmonosulfid): 217, Eig. 2181 u. 2.
 Zinn-Zinkamalgam: 158.
 Zircon: 1871, 211.
 Zirconsäure: 1871.
 Zirconsulfat: 1871.
 Zuckerarten: Verhinderung der Eisenhydroxydfällung 332s.
 Zündmasse: 307s.
 Zustand, kritischer der Materie: 42s.