

Register.

ä = a, ö = o, ü = u.

- Ableitungselektrode 200.
Absoluter Nullpunkt 107.
Absorption 127.
— photochem. 212.
Absorptionsspektrum 114.
Achsen der Kristalle 87.
Addition 151.
Adsorption 126.
Äquivalenz 44.
Äquimolekular 145.
Äquivalentgewichte 11. 44. 191.
Affinität 8. 157. 184. 208.
Affinitätsdruck 176.
— grÖße 157.
— konstante 157.
Affinität der Säuren 144.
Affinität u. Energie 157.
— Wesen derselben 150.
— u. Wärmemenge 176.
Aggregatzustand 16.
— u. Freiheiten 166.
— Änderung 17.
Aktinometrie 213.
Aktivität, optische 94.
Akkumulator 207.
Allotropie 46.
Amorph 87.
Analyse 2. 70.
— elektrolyt. 197.
— durch Polarisation 103.
Anode 188.
Anionen 139. 140. 188.
Antiisomerie 65.
Arbeit, Prinzip der größten 179.
— äußere 155.
— maximale 155.
— des elekt. Stroms 198.
Arbeitsleistung 154.
Arrhenius, Theorie von 139.
Arten chem. Vorgänge 150.
Asymmetrie der C-Atome 59.
Assoziation 137.
Atome 14.
— Wertigkeit der 38.
Atomgewicht 15. 30. 33.
— u. Eigensch. 118.
— absolutes 18.
— Einheit 22. 31. 33.
— relatives 18.
— Kontrolle 31.
— Tabelle 36.
Atomgewichtsbestimmung aus dem Molekulargew. 32.
— aus der spez. Wärme 34.
— aus dem Isomorphismus 35.
— aus dem period. System 121.
Atomigkeit 39.
Atomrefraktion 99.
Atomringe, Isomerie 50.
Atomverkettung 40.
Atomvolum 92.
Atomwärme 34.
Atomtheorie 15.
Aufbau des Moleküls 38.
— — Stoffes 14.
— — Moleküls, Bestim. 66.
Auflösungsgeschw. 171.
Ausbildungsrichtung, Krist. 87.
Außenvolum der Atome 110.
Avidität 144.
Avogadro'sche Hypothese 20.
Axialsymmetrie 63.
Baeyer'sche Benzolformel 43.
— Spannungstheorie 64.
Barymsuperoxyd, Dissoz. 181.
Basizität, Bestim. 193.
Basen 144.
Becquerelstrahlen 216.

- Benzolformeln 43.
 — kern 50.
 Berechnung der Dissoz. 182.
 Berührungselekt. 199.
 Berthelots Prinzip 179.
 Bestandt. des Gleichgew. 165.
 Bestimm. des Atomgew. 30.
 — des Molekulargew. 18.
 Bewegungsenergie 158.
 Bildungswärme 145.
 Bindungsarten der Atome 40. 43.
 Birotation 102.
 Bleisammler 207.
 Bodenkörper 129.
 Bombe, kalorim. 177.
 Boylesches Gasgesetz 20. 107.
 Brechungsindex 99.
 Brechungskoeffizient 99.
 Brechungsvermögen 99.
 Buchstaben, griechische 49. 53. 54.
 — lateinische 51. 55.
 Bunsenbrenner 212.
 Cal. 177.
 Carnot-Clausiuscher Satz 155.
 Chateliers Prinzip 163.
 Chemie 1.
 — angewandte 2.
 — analytische 2.
 — allgemeine 3.
 — anorganische 3.
 — organische 3.
 — physikalische 3.
 — reine 2.
 — synthetische 2.
 — systematische 3.
 — spezielle 3.
 — theoretische 3.
 Chemilumineszenz 209.
 Chem. Energie u. Wärmen. 87.
 — — u. elekt. Energie 184.
 — — u. strahlende¹¹ Energie 209.
 Chlorammonium, Dissoz. 182.
 Chlorstickst., Bildungswärme 184.
 Chlorwasserst., Bildungswärme 183.
 Cisform 63.
 Clausische Benzolformel 43.
 Cisisomerie 63.
 Coulomb 190.
 Daltons Atomtheorie 15.
 — Gesetz 125.
 Daltonsches Gasgesetz 20.
 Dampf, gesättigter 105.
 — ungesättigter 105.
 — u. Gas, Definition 105.
 Dampfdichte der Gase 110.
 Dampfdruck 27. 105.
 — fester Stoffe 90.
 Dampfdruckerniedrigung 26.
 Dampfspannung 105.
 Dampftension 105.
 Daniellsche Ketten 204.
 Deprez-Troutonsche Regel 81.
 Desmotropie 55.
 Destillation 127.
 — fraktionierte 127.
 — trockene 127.
 — v. Mischungen 130.
 — wiederholte 127.
 Dialyse 133.
 Dialysator 133.
 Dichte u. spezif. Gew. 110.
 Dielektrika 185.
 Dielektrizitätskonstante 186.
 Diffusion 123. 132.
 Diffusionsgeschwindigkeit 132.
 Dimorph 89.
 Dissoziation 151. 180.
 — bei Zusatz d. Spaltprod. 181.
 — Berechnung 182.
 — elektrolytische 138.
 — — Grad derselben 141. 194.
 — — Energiequelle 139.
 — — u. therm. 138.
 — Erklärung 182.
 — Gleichgewicht 181.
 — hydrolytische 145.
 — thermische 180.
 — Verminderung 181. 182.
 Dissoziationsdruck 181.
 — konstante 163.
 — spannung 181.
 — tension 181.
 Dissoziationswärme 177.
 Doppelsalze 146.
 Drehung der Polarisationssebene 100.
 — magnetische 103.
 Drehungsvermögen 102.

- Drehungswinkel 102.
 Druck, kritischer 105.
 — osmotischer 25, 137.
 — u. Reaktionsgeschw. 84.
 — Gleichgewicht 164.
 — — Zusammenhang mit Dampfdruckerniedrig. usw. 136.
 Druckvermehrung, Dissoz. 182.
 Dulong-Petitsches Gesetz 34.
 Dynamik, chem. 3. 149. 152.
 Dyne 157.
 Eigenschaften 83.
 — additive 84.
 — kolligative 84.
 — konstitutive 85.
 — opt. 94. 98. 100. 113.
 — der Elemente als Funktionen der Atomgewichte 23.
 Einatomigkeit der Metallmol. 21.
 Einheit für Bestimmung des Atom- u. Molekulargew. 22.
 — für das spezif. Gew. der Gase 110.
 Eisenoxyd u. Wasserstoff 161.
 — u. Wasserdampf 161.
 Elemente 4.
 — galvan. 200.
 — Tabelle der 36.
 — unentdeckte 5. 121.
 Elektroaffinität 194.
 — Reihenfolge bei Metallen 194.
 Elektrochemie 154. 184.
 Elektroden 187.
 Elektronen 195. 214.
 Elektrolyse 187. 196.
 — des Wassers 190.
 Elektrolyte 137. 185.
 — Spaltung 138.
 Emanation 217.
 Emanium 217.
 Emissionsspektrum 114.
 Enantiomorphie 60.
 Enantiotropie 88.
 Endo- 53.
 Energetik 3. 149.
 Energie 6. 9. 154.
 — chem. 9. 157.
 — — Umwandlung 175. 183. 199. 209.
 — elekt. Umwandlung 186.
 Energie, freie 155
 — — Faktoren 156.
 — gebundene 155.
 — mechan. 158.
 — strahlende, Umwandlung 209.
 — therm. 176.
 — u. Affinität 157.
 Energie-arten 154.
 — einheiten 156.
 Endothermisch 177.
 Entionisierungstendenz 203.
 — u. osmot. Druck 203.
 Entladung, elekt., chem. Wirkung 186.
 Entladungsspannung, elekt. 198.
 Entropie 155.
 Entstehungszustand 8.
 Entzündungstemperatur 210.
 Enzyme 174.
 — anorganische 134. 175.
 Erdkruste, Zusammensetzung 5.
 Erforschung der Konst. 66.
 — — Konfig. 77.
 Erg 157.
 Erhaltung der Kraft 9.
 — des Stoffes 9.
 Ersatzgewichte 11. 44. 191.
 Erschütterung, mech. 6.
 Erstarrungspunkt 90.
 Erstarrungswärme 91.
 Esterbildung, unvollk. 161.
 — vollkommene 162.
 Eutektisch 126.
 Exothermisch 177.
 Exotropie 53.
 Expansivkraft 103.
 Explosion 183.
 Familien d. period. Syst. 118.
 Faktoren d. Energie 156.
 Färbung, Ionen als Ursache 143.
 Färbung der Flamme 212.
 Faradays Gesetz 190.
 Farbstoffe als Indikatoren 148.
 Fermente 174.
 Flamme 210.
 — Färbung 212.
 — Leuchtkraft 210.
 — Struktur 211.
 — Temperatur 211.

- Flammenbogen, elekt. chem.
 Wirkung 187.
 Flächenenergie 158.
 Flüssigkeiten, Diffusion 132.
 Formeln, atomistische 37.
 — chemische 36.
 — empirische 37.
 — rationelle 41.
 — stereochemische 57.
 Freiheiten 166.
 — Bestimmung 168.
 Freiheitsgrade 166.
 Fugazität 203.
 Funktionen, periodische 118.
 Galvanoplastik 197.
 Galvanostegie 197.
 Gas, spez. Gewichtsbest. 111.
 Gasdichte 110.
 — abnorme 181.
 Gasdruck 104.
 Gase 103.
 — Berechnung auf Vol. u. Gew.
 111.
 — Diffusion 124.
 — glühende 210.
 Gase, krit. Druck u. Temp. 105.
 — Litérgewicht 111.
 — Normalvolum 110.
 — Spektra 114.
 — spezif. Gewicht 110.
 — Verflüssigung 105.
 — Volumverhältnisse 110.
 Gasgesetze 107.
 Gaskonstante 108. 112.
 Gasspannung 104.
 Gastension 104.
 Gastheorie, kinetische 104.
 Gasvolumina 107.
 — Verbindung derselben 13.
 Gay-Lussacsches Gasgesetz 20.
 107.
 — Volumgesetz 13.
 Gebilde, chemisches 159.
 Gefrierpunkt 90.
 — absoluter 107.
 Gefrierpunktserniedrigung 26.
 Gegenstromapparat 106.
 Gelatinoide 133.
 Gele 134.
 Gemenge, chem. 122.
 Gemenge, homogene 122.
 — eutektische 126.
 — konstant siedende 130.
 — isomorphe 89.
 — mechanische 1. 122.
 — physikalische 1. 122.
 Geschwindigkeitskonstante 160.
 Gesetz d. Erhaltung d. Energie 9.
 — — — des Stoffs 9.
 — — konst. Proportionen 9.
 — — Konstanz der Karten-
 winkel 86.
 — — einfachen Volumenver-
 hältnisse 12. 21.
 — — multiplen Proportionen 11.
 — — Massenwirkung 158.
 — — paaren Atomzahlen 30.
 — — Phasen 165.
 — — Thermonutralität 145.
 — periodisches 118.
 — von Dalton 125.
 — — Dulong-Petit 34.
 — — Faraday 190. 195.
 — — Guldberg-Waage 158.
 — — Heß 179.
 — — Henry-Dalton 128.
 — — Joule 185.
 — — Kirchhoff 115.
 — — Lavoisier u. Laplace 179.
 — — Widerstand gegen den
 Zwang 163.
 — — Ohm 185.
 — — Neumann-Joule 95.
 Gesetze, stöchiometrische 9.
 Geschwindigkeitskoeffizient 171.
 Gewicht, spez. der Gase 110.
 — — fester Stoffe 92.
 — — flüssiger Stoffe 98.
 — — u. Dichte 92.
 — — u. Konst. 98.
 Gewichtsverhält., Konstanz d. 9.
 Gibbsches Phasengesetz 164.
 Gleichung, chemische 37.
 — thermochem. 178.
 Gleichgewicht, bewegliches 163.
 — Bestandteile 165.
 — chem. 158.
 — dynam. 152.
 — elektrol. 142.
 — Einteilung d. heterogenen 168.

- Gleichgewicht erster, zweiter
 usw. Ordg. 167.
 — Freiheiten 166.
 — fest. Stoffe 167.
 — homogenes 167.
 — heterogenes 167.
 — inhomogenes 167.
 — kondensiertes 167.
 — Ordnungen 167.
 — statisches 152.
 — Stoffe oder Bestandt. 165.
 — Phasen 165.
 — und feste Stoffe 160.
 — variables 168.
 — vollkommenes 161.
 Gleichgewichtsverhältnisse bei
 chem. Vorgängen 8. 158.
 — bei elektrolyt. Dissoz. 142.
 Glühlicht 211.
 Grammatom 92.
 Grammäquivalent 191.
 Grammkalorie 177.
 Grammolekül 93.
 Grammvolum 92. 112.
 Grundgesetze, chem. 9.
 Guldberg-Waagesches Ges. 158.
 Haftintensität 194.
 Hauptsätze d. Wärmetheorie 9.
 155.
 Hemirotaion 102.
 Heßsches Gesetz 179.
 Henry-Dalton'sches Gesetz 128.
 Heteromorphie 88.
 Hinderung, sterische 66.
 Hittorfs Überführungszahl 193.
 Hydrogele 134.
 Hydrolyse 146.
 Hydratationswärme 177.
 Hypothese 14.
 — Avogadro'sche 20.
 Inaktivität, opt. 101.
 Indikatoren 148.
 Induktion, photochem. 214.
 Intensitätsfaktor 156.
 Ionen 139.
 — Äquivalentgew. 191.
 — Bezeichnung 139.
 — Elektroaffinität 194.
 — elek. Ladung 188.
 — — — Ursache 189.
 Ionen, elekt. Leitfähigkeit 192.
 — Elektrizitätsmenge 190.
 — Farbe 143.
 — Haftintensität 193.
 — komplexe 147.
 — ladung, Größe 192.
 — Reaktion 143.
 — Stärke 194.
 — Transport der Elekt. 190.
 — Trennung 188.
 — und Gleichgew. 142.
 — Unterschied von Atomen 141.
 — Ursache d. freien Exist. 141.
 — Wanderung 188.
 — Wertigkeit 140. 192.
 Ionentheorie 139.
 Ionenvermehrung, Einfluß 142.
 Ionisierungsdruck 201.
 Isolatoren 185.
 Isomerie 46.
 — aliph. Kohlenstoffverb. 47.
 — axialsym. 63.
 — der Additionsprod. 52.
 — geometrische 63.
 — gemischte 53.
 — gesättigter Verbind. 48. 58.
 — im engeren Sinne 47.
 — — weiteren Sinne 47.
 — Kohlenstoffverb. 47.
 — kond. Verb. 54.
 — optische 56.
 — plansym. 63.
 — physik. 56.
 — ringförm. Kohlenstoffverb.
 50. 63.
 — Spiegelbild. 60.
 — Stickstoffverb. 65.
 — ungesättigter Verb. 49. 62.
 — von Nichtkohlenstoffverb. 66.
 Isomorphismus 35. 89.
 Isotonie 27.
 Jod, Dissoziation 181.
 Jodwasserstoff, Dissoz. 181.
 Joule-Neumann'sches Gesetz 95.
 Kaliumsulfat, Elektrolyse 190.
 Kalorie 177.
 Kalorimeter 177.
 Kältemischung 129.
 Kanalstrahlen 216.
 Kapazitätsfaktor 156.

192. Kapillaritätskonstata 97.
 Katalysatoren 173.
 Katalyse 173.
 — durch Licht 213.
 Kataphorese 199.
 Kathode 188.
 Kathodenstrahlen 215.
 Kationen 139. 140. 188.
 Kekules Benzolformel 43.
 Kernisomerie 51.
 Kernvolum 17.
 Kette, Daniellsche 204.
 — Bunsen- 207.
 — Clark- 207.
 — Flüss.- 200.
 — Gas- 205.
 — galvan., Theorie 200.
 — Konzentrations- 204.
 — Leclanché- 207.
 — umkehrbare 206.
 — nichtumkehrbare 206.
 — polarisierbare 206.
 — unpolarisierbare 206.
 — Voltasche 203.
 — Weston- 206.
 Kettenisomerien 48.
 Kilogrammkalorie 177.
 Kinetik, chem. 3. 149.
 Kirchhoffsches Gesetz 115.
 Koexistenz, Prinzip der 172.
 Kohäsion 16.
 Kohlenstoffatome, asym. 59.
 — Bindungsfähigkeit 41.
 — in Ringen 43.
 — Rotierung 61.
 — verkettete 42.
 — Tetraederform ihrer Valenzen 58.
 Kohlenstoffringe 43.
 — kond. 44.
 Kolloide 133.
 Komplex 147.
 Komplexanionen 148.
 — kationen 148.
 Komponenten d. Gleichgew. 165.
 Kondensation 75.
 Konfiguration 57.
 — Erforschung 77.
 Konstanz d. Gewichtsverhältn. 10.
 Konstitution 40.
 Konstitution, anorg. Verb. 67.
 — org. Verb. 70.
 — Erforschung 66.
 — u. Lichtbrechung 98.
 — u. Lichtdrehung 98.
 — u. Schmelzpunkt 91.
 — u. Siedepunkt 96.
 — u. Spektra 115.
 — u. spezif. Gew. 93.
 Konstitutionsformeln 41. 66.
 Konzentration der Massen 8.
 Körper 2.
 Kovolum 17.
 Kraft, dissoz. 189. 199.
 — elektromot. 202.
 — — u. Lösungstension 203.
 Kristalle 86.
 — flüssige 87.
 — opt. Achsen 94.
 Kristallachsen 87.
 Kristallkeime 70. 129.
 Kristallinisch 87.
 Kristalloide 132.
 Kristallographie 87.
 Kristallsysteme 87.
 Kryohydrate 126.
 Lackmusfarbstoff 148.
 Lavoisier-Laplace, Gesetz 179.
 Le Bel-van'tHoffsche Theorie 58.
 Le Chateliers Prinzip 163.
 Legierungen 125.
 Leiter, elekt. 184.
 Leitfähigkeit, elekt. 185.
 — äquivalente 193.
 — molekulare 193.
 Leuchten, Ursache 210.
 Leuchtkraft 212.
 Licht, s. strahlende Energie 209.
 — polarisiertes 100.
 Lichtabsorption 212.
 Lichtbrechung fester Stoffe 94.
 — in Krist. 94.
 — u. Kristallgestalt 89.
 — u. Konst. 99.
 Lichtdrehung fester Stoffe 94.
 — flüss. Stoffe 100.
 — gasförm. Stoffe 114.
 — u. Kristallgestalt 59.
 — u. Konst. 100.
 Lindes Apparat 106.

- Lichttheorie, elektromagn. 209.
 Lichtwirkung, photochem. 212.
 Löslichkeit 124.
 Löslichkeitsprodukt 163.
 Löslichkeitsverminderung durch
 Ionenvermehrung 142.
 Lösungen 122.
 — chem. 123.
 — feste 125.
 — flüssige 123.
 — gasförmige 124.
 — gesättigte 124.
 — im engeren Sinne 123.
 — kolloidale 133.
 — fester Stoffe in Flüss. 128.
 — übersättigte 124. 129.
 — ungesättigte 124.
 — verdünnte 124. 131.
 — von Flüssigkeiten 126.
 — von Gasen in Flüss. 127.
 Lösungsdruck 128. 201.
 Lösungselektrode 200.
 Lösungsmittel 123.
 Lösungstension 201.
 Lösungswärme 177.
 Lötrohr 212.
 Luftionen 215.
 Lumineszenz 210.
 Magnetische Drehung 93.
 Mariottesches Gesetz 20. 107.
 Masse, aktive 171. 203.
 Massenwirkungsgesetz 158.
 Materie 2.
 Maximalvalenz 39.
 Mechanochemie 154.
 Membran, halbdurchlässige 135.
 — semipermeable 135.
 Mengenverhältnisse bei chem.
 Vorgängen 9.
 Meßkunst, chem. 3.
 Metaisomerie 51.
 Metallnebel 134.
 Metalle, Lösungstensionsreihe
 195. 202.
 — Spannungsreihe 195.
 Metallmol., Einatomigkeit 21.
 Metallurgie, elektr. 196.
 Metamerie 47. 51.
 Methode, analyt. u. synth. der
 Konstitutionserforsch. 67. 70. 72.
 Methode, physikalische der Kon-
 stitutionserforschung 77.
 — spezielle der Konstitutions-
 erforschung 76.
 Methylorange, Indikator 148.
 Mischungskalorimeter 177.
 Mischkristalle 35. 89.
 Modifik., allotropische 46.
 Mol 93.
 Moleküle 15.
 — Aufbau 38.
 — asymmetrische 61.
 — d. Elemente 20.
 — — Metalle 21.
 — einatomige 20.
 — komplexe 19.
 — symmetrische 61.
 Molekularaggregate 16.
 Molekularformel 37. 41.
 — empirische 37.
 — rationale 41.
 Molekulargew. 15. 18.
 — absolutes 18.
 — Bestimmung 18. 24. 27.
 — — auf chem. Wege 28.
 — — — physik. Wege 19.
 — — nach V. Meyer 24.
 — — — A. W. Hofmann 25.
 — — Korrektur 19.
 — Einheit 22.
 — lösl. Stoffe 25.
 — nicht unverändert lösl. oder
 vergasbarer Stoffe 28.
 — schwer vergasbarer Stoffe 28.
 — vergasbarer Stoffe 22.
 — von Basen 28.
 — von indifferenten Stoffen 29.
 — von Säuren 29.
 Molekularrefraktion 99.
 Molekularverb. 41.
 Molekularvolum 92.
 Molekularwärme 93.
 Molvolum 93.
 Monotropie 88.
 Multirotation 102.
 Mutterlauge 129.
 Nachfarben 216.
 Naturbeschreibung 1.
 Naturlehre 1.
 Naturwissenschaften 1.

- Nebengruppen d. per. Syst. 119.
 Nernstsche Theorie der galv.
 Ketten 201.
 Neutralisation 144.
 Neutralisationswärme 145.
 Neutronen 215.
 Nichtleiter, elekt. 184.
 Normalvolum der Gase 111.
 Nullpunkt, absol. 107.
 Oberflächenenergie 98.
 Oberflächenspannung 97.
 Ofen, elektrischer 185.
 Optische Aktiv. 94.
 Ordnungen des Gleichgew. 167.
 Organisch 4.
 Organisiert 4.
 Orthoisomerie 51.
 Ortsisomerie 48. 50.
 Osmose 132.
 Osmotischer Druck 25. 135.
 Oxydationsflamme 211.
 Oxydationsketten 205.
 Palladiumwasserstoff 168.
 Paraisomerie 51.
 Partialdruck 125.
 Perioden 118.
 Periodisches System 118.
 Phasen 165.
 — konstanter Konz. 165.
 — verändert. Konz. 165.
 Phasenregel 167.
 — zweck 167. 168.
 Phasenzahl, Feststellung 168.
 Phenolphthalein, Indikator 148.
 Photochemie 154. 209.
 Physik 2.
 Plansymmetrie 63.
 Polarisation 100.
 — galvanische 207.
 — magnetische 103.
 — optische 56.
 — u. Konstitution 103.
 Polarisationsebene, Drehung 94.
 Potential 156.
 Polymerie 47.
 Polymerisation 75. 151.
 Polymorphie 88.
 Prinzip der größten Arbeit von
 Bertholet 179.
 — der Koexistenz 172.
 Prinzip des beweg. Gleichgew.
 v. v. Hoff-Le Chatelier 163.
 — d. Vermehrung d. Entropie 155.
 — du travail maximum 179.
 Prozesse, analyt. 6.
 — chem. 5.
 — sekund. 190.
 — synth. 6.
 Pseudolösung 134.
 Pseudomerie 55.
 Punkt, eutekt. 126.
 — kritischer 166.
 Radioaktivität 216.
 Radiochemie 154. 214.
 Radikale 67.
 Raumisomerie 60.
 Razemie 101.
 Reaktionen, alkalische 144.
 — basische 144. 146.
 — chemische 5.
 — der Ionen 143. 144.
 — endothermische 178.
 — exothermische 178.
 — inverse 160. 162.
 — molekulare 171.
 — neutrale 144.
 — reversible 160.
 — saure 144. 146.
 — umkehrbare 160.
 Reagenzien 6.
 Reaktionsgeschw. 152. 169.
 — wärme 177.
 Reduktionsflamme 211.
 Reduktionsketten 205.
 Refraktionskonstante 99.
 Rektifikation 127.
 Regeln, s. Namen derselben.
 Reste 67.
 Ringisomerie 50. 53.
 Röntgenstrahlen 216.
 Rotationspolar. 94.
 Rotierung der C-Atome 60.
 Rubingläser 135.
 Salze 144.
 — komplexe 147.
 Salzbildung 145.
 Sättigungskapaz. 39.
 Säuren 144.
 — Avidität derselben 144.

- Säuren, Stärke 144.
 Sauerstoff als Einheit des spez. Gewichts der Gase 111.
 — als Einheit der Atom- und Molekulargew. 22. 31.
 Schreibart, symbolische 35.
 Schmelzen 90.
 Schmelzpunkt 90.
 — u. Konst. 91.
 Schmelzwärme 91.
 — molekulare 91.
 Schwefel, Dissoz. 182.
 Schwefelsäure, Elektrolyse 190.
 Schwingungsebene 94.
 Sechseckschema 43.
 Seitenisomerie 52.
 Sensibilisation, chem. 213.
 — opt. 213.
 Sieden 96.
 Siedepunkt 95.
 — absolut. 96.
 — von Gemengen 130.
 — u. Konst. 96.
 Siedepunkterhöhung 26.
 Sole 134.
 Spaltung razem. Verb. 101.
 Spannkraft der Gase 104.
 — der Dämpfe 105.
 Spannung, elekt. 185. 197.
 Spannungsunterschied, elekt. = Potentialuntersch. = Potential.
 Spannungsreihe der Metalle 202.
 Spannungstheorie, Baeyersche 64.
 Spektre 95. 103. 114.
 Spektralanalyse 114.
 Spektrum, Absorptions- 114.
 — Emissions- 114.
 — diskontinuierliches 114.
 — kontinuierliches 114.
 — Umkehrung 115.
 — der Gase 114.
 Spiegelbildisomerie 60.
 Stärke der Säuren 144.
 Statik, chem. 3. 152.
 Status nascens 8. 16.
 Stereoisomerie 60.
 Stickstoff, Isomerie 65.
 Stoff 2.
 Stoffe, einfache 4.
 — des Gleichgewichts 165.
 Stoffe, Eigensch. 82.
 — feste, Eigensch. 85.
 — feste, Einfluß auf das Gleichgewicht 161. 203.
 — flüssige, Eigensch. 95.
 — gasförmige, Eigensch. 103.
 — katalytische 173.
 — organische 4.
 — organisierte 4.
 — stereoisomere 60.
 — zusammengesetzte 4.
 — Zustände 83.
 Stöchiometrie 3. 4.
 — im engeren Sinne 3.
 Strom, elekt. Erzeugung 200.
 — elekt. Messung 185. 192.
 Stromdichte 198.
 Struktur, axialsymmetrische 63.
 — plansymmetrische 63.
 Struktur der Flamme 211.
 Strukturformeln 40.
 Substanz 2.
 Substitution 44.
 Sublimation 91.
 Sublimationsdruck 91.
 Sublimationswärme 91.
 Symbole, chem. 35.
 Symmetrieebene der Kristalle 87.
 Synisomerie 65.
 Synthese 2. 72.
 — durch Katalyse 175.
 System, chem. 159.
 — der Kristalle 88.
 — natürliches 118.
 — periodisches 118.
 Systeme, variable 168.
 Tabelle der Atomgewichte 36.
 — des period. Systems 118.
 Tautomerie 55.
 Teilungskoeffizient 130.
 Temperaturkoeffizient 154.
 Temperatur, kritische 105.
 — u. Reaktionsgeschw. 84.
 — Gleichgewicht 164.
 — der Flamme 211.
 Tetraederform der C-Atome 58.
 Thermochemie 154.
 Thermodynamik 9. 154.
 Thermoneutralität 177.
 Theorie 14.

- Theorie der Atome u. Mol. 14.
 — der Atomigkeit 38.
 — der chem. Verwandtschaft 8.
 — der elektrol. Dissoz. 139.
 — der galvan. Ketten 201.
 — der Ionen 139.
 — der Valenz 38.
 — der Wertigkeit 38.
 — kinetische, der Gase 104.
 — von Arrhenius 139.
 — von Le Bel u. vant'Hoff 53.
 — von van der Waals 109.
 — von vant'Hoff 136.
 Thomsons Prinzip 179.
 Transisomerie 63.
 Trimorph 89.
 Troutonsche Regel 85.
 Überführungszahl 193.
 Überhitzung 96.
 Überkaltung 90.
 Überschmelzung 90.
 Übersättigung 124.
 Überschuß eines Stoffes, Einfluß
 auf Gleichgew. 161. 203.
 Umkehrung des Spektrums 115.
 Umlagerung 151.
 — allotrope 151.
 — isomere 151.
 Unsetzungen, chem. 5. 151, s.
 auch Reaktionen.
 Umwandlung der Energiearten
 154. 158. 176. 184. 209. 214.
 Umwandlungstemperatur 87.
 Unterkühlung 90.
 Unterstützung der Affinität 153.
 Ursachen chem. Vorgänge 152.
 Urstoffe 4.
 Ursubstanz der Elemente 215.
 Valenz 39.
 van der Waals, Gleichung 109.
 van't Hoff-Le Belsche Theorie 58.
 van't Hoff'sche Gleichung 94.
 — — Theorie 26.
 van't Hoff'sches Prinzip 163.
 Variables Gleichgewicht 168.
 Verbindung, chem. 6. 151.
 Verbindungen 4.
 — aliphat. 48.
 — aktive 61. 94.
 — cykl. 50.
 Verbindungen, endothermische
 178.
 — exothermische 177.
 — gesätt. 42.
 — heterocykl. 53.
 — inaktive 61. 94.
 — — spaltbare 61. 94.
 — kondens. 44.
 — nach veränd. Verhält. 122.
 — stereoisomere 57.
 — ungesättigte 42.
 Verbindungsgewichte 11.
 Verbrennung 209.
 Verbrennungskalorimeter 177.
 Verbrennungswärme 177.
 Verdampfen 90.
 Verdampfungswärme 96.
 — molek. 96.
 Verdunstung 95.
 Verdunstungskälte 106.
 Verdünnung u. osmot. Druck 137.
 — und Leitfähigkeit 138.
 Verdünnungsgesetz 141.
 Verdünnungswärme 177.
 Vereinigung, chem. 150.
 Verflüssigung der Gase 105.
 Verkettung der Atome 40.
 Verlauf, chem., vollkomm. 162.
 — — Vorgänge 151.
 Verteilungsgesetz 165.
 Verwandtschaft, chem. s. Affinität
 Verwandtschaftslehre 3. 149.
 Voltameter 192.
 Voltasche Ketten 203.
 Volum, kritisches 105.
 — spezifisches 92.
 — wahres 17.
 Volumenenergie 158.
 Volumenverhältnisse fest. Stoffe
 92.
 — flüss. Stoffe 98.
 — gasförm. Stoffe 106.
 Volumges., Gay-Lussacsches 12.
 Volumgewicht der Gase 111.
 Volumverhältnisse der Gase 12.
 Vorgang, chem. 5. 150.
 — an den Elektroden 189.
 — endothermischer 177.
 — exothermischer 177.
 — bis zum Gleichgew. 158.

- Vorgang, photochem. 213.
 — physikal. 150.
 — sekundärer 190.
 — vollkommen verlaufender 162.
- Wärme, Beschleunigung chem. Vorgänge durch 173.
 — u. Gleichgewicht 164.
 — spez. 34. 93.
 — fester Stoffe 52.
 — Joulesche 185.
- Wärmeenergie 176.
 — u. Affinität 176.
 — Umwandlung in chem. Energ. 180.
- Wärmekapazität fester Stoffe 93.
 — flüss. Stoffe 98.
 — gasförm. Stoffe 112.
- Wärmetheorie, mech. 9.
- Wärmetönung 177.
- Wasser, Dissoz. 180.
 — Elektrol. 190.
- Wasserdampf, Bildungswärme 179.
 — u. Eisen, Gleichgew. 161.
- Wasserstoff als Einheit d. Atom- u. Molekulargew. 32.
 — u. Eisenoxyd 161.
- Wechselstromelektrol. 197.
- Weinsäure, Best. d. Konfig. 8.
- Wertigkeit 39. 190. 195.
- Zahlen, Bedeutung 50. 55.
- Zemmannsches Phänomen 114.
- Zerlegung, chem. 151.
 — Hauptursachen der 153.
 — endotherm. Verb. 183.
 — razem. Verb. 101.
- Zersetzung, chem. 151.
- Zersetzungswärme 117.
- Zersetzungsspannung 198.
- Zirkularpolarisation 94.
- Zustände des Stoffes 83.
- Zustandsgleichung der Gase 107. 109.