

Stichwortverzeichnis

- A**
- Adhäsion 28
 - Aggregatzustand 4, 28
 - Akzeptorhalbzelle 40
 - Aldehyd 58, 60
 - Aldehyd-Gruppe 60
 - Alkalimetall 16, 58
 - Alkanale 60
 - Alkane 46
 - Alkansäure 62
 - Alkyl-Rest 46
 - amphiphil 58
 - Ampholyt 32
 - Analyse 8
 - Anion 18
 - Anode 20
 - Äquivalenzpunkt 34
 - Atombindung 24
 - polar 24
 - unpolar 24
 - Atommasse 42
 - atomare Masseneinheit 42
 - Atomrumpf 22
 - Avogadro-Konstante 42
- B**
- Bindung 48
 - π -Bindung 48
 - σ -Bindung 48
 - Bindungselektron 26
 - Biokatalysator 10
 - Borgruppe 16
 - Bromthymolblau 44
- C**
- Carbonsäure 62
 - Carbonyl-Gruppe 60
 - Carboxy-Gruppe 62
 - Chalkogene 16, 17
 - chemisches Gleichgewicht 34, 64
 - Chromatographie 6
- D**
- Destillation 6
 - Detonation 36
 - Dichte 6
 - Dipol 30
 - Donatorhalbzelle 40
 - Doppelbindung 66
- E**
- Edelgas 16
 - Edelgaskonfiguration 16
 - Edukt 8
 - Eiweiße 66
 - Elektrolyse 20
 - Elektronegativität 24
 - Elektronenbilanz 38
 - Elektronengas 22
 - elektrophile Addition 56, 57
 - elektrostatisch 30
 - Element 4
 - Elementarteilchen 12
 - Emulsion 4
 - Energieniveau 12
 - Enthalpie 10
 - Erdalkalimetalle 16, 17
 - Ester-Gruppe 64
 - Esterhydrolyse 64
 - Estersynthese 64
 - Explosion 36
- F**
- Fehling'sche Probe 60
 - Fette 66
 - Fettsäure 65
 - Flammenfärbung 44
 - freies Elektron 26
- G**
- galvanisches Element 40
 - Glimmspanprobe 36
 - Grundenergieniveau 12
 - Gruppe 24
- H**
- Halbzelle 40
 - Halogene 16
 - Heterolyse 56
 - homologe Reihe 46
 - Hybridorbital 46
 - Hydrolyse 64
 - hydrophil 58
 - Hydroxid-Ion 32
 - Hydroxyl-Gruppe 58
- I**
- Indikator 34
 - Ionenbindung 20, 23
 - Ionengitter 20, 30
 - Isobare 13
 - Isomerie 52, 53
 - E-Isomer 52
 - Z-Isomer 52
 - Isotope 13
 - Isotopenhäufigkeit 42
 - IUPAC-Nomenklatur 51
- K**
- Kalkwassertrübung 44
 - Katalysator 10
 - Kathode 20
 - Katione 18
 - Keil-Strich-Formel 46
 - Kernladungszahl 12
 - Ketone 58
 - Knallgasreaktion 36
 - Kohäsion 28
 - Kohlenstoffgruppe 16
 - Kohlenwasserstoff 48
 - ungesättigt 48, 56
 - Kohlenwasserstoff-Rest 58
 - Konformation 52
 - ekliptische 52
 - gestaffelte 52
 - Konstitutionsisomerie 52
 - Korrosion 36
 - kovalente Bindung 30
- L**
- Lackmus 44
 - Ladungsausgleich 38
 - Legierung 22, 23
 - Lewis-Formel 26
 - lipophil 58
 - Logarithmus 32
 - Löslichkeit 6
- M**
- Masse 42
 - molare Masse 42
 - Massenzahl 12
 - Mehrfachbindung 48
 - Mesomerie 62
 - Metallbindung 23
 - Methylorange 44
 - Molekülorbital 24
 - Monosaccharide 66
- N**
- Nachweis mit Kupfersulfat 44
 - Neutralisationsenergie 32
 - Nukleon 42
 - nukleophil 56
- O**
- Oktettregel 18
 - Orbitale 12
 - Oxidation 36, 38
 - stille Oxidation 36
 - Oxidationszahlen 38
 - Oxonium-Ion 32
- P**
- Paraffine 47
 - Periode 24
 - Phenolphthalein 44
 - pH-Wert 32
 - Polycarbonsäure 62
 - Polysaccharide 66
 - Produkt 8
 - Protonenakzeptor 32
 - Protonendonator 32
- Q**
- Quadranten 12
 - quadratische Ergänzung 38
 - quadratisches Wachstum 60
 - Quadrat- und Kubikwurzeln 32, 33
 - Quartile 62, 63
 - Quersummenregel 6
 - Quotient 4
 - Quotientengleichheit 40
- R**
- Radikale 36, 54
 - radikalische Substitution 54
 - Radikalkettenreaktion 54
 - Reaktion 10
 - endotherm 10
 - exotherm 10
 - Reaktionsenergie 8
 - Reaktionsmechanismus 54
 - Redoxreaktion 38
 - Reduktion 38
 - Reinstoff 4
 - reversible Reaktion 64
- S**
- Salz 18, 20
 - Säurekatalyse 57
 - Schiff-Reagenz 66
 - Schiff'sche Probe 60
 - Siedepunkt 6
 - Silberhalogenid 44
 - Stärke 66
 - Stickstoffgruppe 16, 17
 - Stoffausgleich 38
 - Stoffgemisch 4
 - heterogen 4
 - homogen 4
 - Stoffmenge 42
 - Suspension 4
 - Synthese 8
- T**
- Teilchenmodell 4
 - Teilchenzahl 42
 - Teilladung 26
 - Titration 34
 - Tollens'sche Probe/Silberspiegelprobe 60
- U**
- Umsetzung 8
 - Universalindikator 35
- V**
- Valenzelektron 12, 16
 - Van-der-Waals-Kräfte 30
 - Verbindung 4
 - Volumen 42
 - molares Volumen 42
 - VSEPR-Modell 26
- W**
- Wärmeenergie 8
 - Wasserstoffbrücken 30
- Z**
- Zellreaktion 40