

THEMENGEBIETE

Aminosäuren und Proteine

07.2, 08.2, 09.2, 10.2, 11.2, 12.2, 15.2, 16.2, 17.2

Aromaten

12.1, 14.1, 14.3, 17.1

Elektrochemie

07.4, 08.1, 08.3, 08.4, 09.1, 09.4, 11.4, 12.4, 13.1, 13.3, 14.2, 14.4, 15.1, 15.4, 16.1, 16.4, 17.4

Energetik

07.1, 07.4, 08.1, 09.3, 10.1, 10.3, 11.1, 12.1, 13.2, 13.4, 14.4, 15.1, 16.1, 17.1

Gleichgewichtslehre

07.1, 08.1, 09.1, 09.2, 12.4, 13.1, 14.1, 15.1, 15.3, 15.4, 16.1, 16.4, 17.1, 17.3

Kohlenhydrate

07.2, 09.2, 10.2, 11.2, 12.3, 13.2, 14.2, 15.2, 16.2, 17.2

Kunststoffe

07.3, 08.3, 09.3, 10.3, 11.3, 11.4, 12.3, 13.3, 14.1, 14.3, 15.3, 16.3, 17.3

Nucleinsäuren

08.2, 12.2

Säuren und Basen

07.1, 08.1, 09.1, 09.2, 10.1, 11.1, 11.3, 12.1, 13.1, 13.2, 13.3, 14.1, 14.2, 15.1, 16.1, 17.1

INDEX

- Abgasnorm EURO 6** 16.3
- Abrösten von sulfidischem Kupfererz 17.4
- ABS (Acrylnitril-Butadien-Styrol) 9.3
- Acetale 07.2, 14.2
- Acetatpuffer 07.1
- Acetylsalicylsäure 14.1
- Acrylnitril 09.3
- Acrylsäure 13.3
- Acrylsäuremethylester : siehe unter „Methacrylat“
- AdBlue® 16.1
- Adhäsionskräfte 10.3
- α -Helix bei Proteinen 15.2
- Akkumulatoren
 - Lithium-Akkumulatoren 11.4
 - Nickel-Metallhydrid-Akkumulator 08.4
- Alanin: siehe unter „Aminosäuren“
- Alginate 11.2
- Alginsäure 11.2
- alkalische Hydrolyse von Polyhydroxybutansäure 07.3
- alkoholische Gärung 13.2
- Amid-Gruppe: siehe unter „Peptidgruppe“
- 6-Aminohexansäure 09.3
- Aminosäuren
 - Alanin* 08.02, 09.2, 15.2
 - Bau von Aminosäuren 09.2
 - Cystein* 08.2, 17.2
 - Glutamin* 10.2
 - Glutaminsäure* 12.2, 15.2
 - Glycin* 08.02, 12.1, 16.3, 17.2
 - isoelektrischer Punkt von Aminosäuren 12.1
 - kationisches Vorliegen der Aminogruppe 17.2
 - Leucin* 08.2, 10.2, 17.2
 - Lysin* 09.2, 15.2, 16.3
 - Methionin* 17.2
 - Peptidbindung von Aminosäuren 09.2, 15.2
 - Phenylalanin* 10.2
 - Prolin* 10.2, 16.3
 - qualitativer Nachweis von Aminosäuren 08.2, 12.2
 - Serin* 08.2, 17.2
 - Threonin* 09.2
 - Trennverfahren von Aminosäuren 12.2
 - zwitterionische Struktur von Aminosäuren 16.2
- Ammoniak 17.1
- Ammoniumbenzoat 17.1
- Ammoniumbromid 17.1
- Ammoniumchlorid 17.1
- Ampholyte 10.1, 16,2
 - HCO₃⁻ 10.1

- Valin 15.2
- Amylose 09.2
- Amylopektin 09.2
- anodische Oxidation: siehe unter „Oxidation, anodische“
- Äquivalenzpunkt
 - Titration von HCl mit NaOH 11.1
- Aquokomplex 16.2
- Arabinose 10.2
- Aramide 11.3
- Aromaten, aromatischer Ring 12.1, 17.1
- aromatische Dicarbonsäuren 11.3
- aromatische Polyamide 11.3
- ASS: siehe unter „Acetylsalicylsäure“
- asymmetrische Kohlenstoffatome 12.2, 15.2, 16.2, 17.2
- Ätzverfahren 16.4

- Bakterienzellwand** 15.2
- Basenkomplementarität 08.2
- Batterien 11.4, 12.4
- Benzoessäure, Benzoat-Ion 12.1, 17.1
- Benzolring 12.1, 17.1
- Benzoessäure-Benzoat-Puffer 12.1
- Bernsteinsäure 14.3
- BERTALANFFY 15.1
- BIKILA, ABEBE 17.3
- Bildungsenthalpie von
 - Benzol 17.1
 - Benzoessäure 12.1
- Bindungslängen im Benzol 17.1
- Biopolymere 16.3
- Bleiakku 09.4
- Blends 09.3
- Blutpuffer 09.2
- Blutzuckertest 14.2
- Brennstoffzelle 08.4, 14.4
- Brennwert
 - von Ethanol 13.2
 - von Glucose 13.2
- BRÖNSTED-Begriffe 16.2
- Brom 17.1
- Brotbacken 10.2
- BULLRICH-Salz®
- Buta-1,3-dien 09.3
- Butan-1,4-diol 10.3
- Butendisäure: siehe unter “Bernsteinsäure”
- Butendisäure 14.3
 - (cis-Butendisäure = Maleinsäure, trans-Butendisäure = Fumarsäure)

- Calciumhydroxid** 11.1
- Calciumoxid 11.1

Cellulose 12.3
Celluloseacetat 12.3
Chiralität 07.3, 16.2
Chlorbleichlauge 15.4
Chloreten: siehe unter "Vinylchlorid"
Chlorwasser 15.4
Chromatografie
 von Aminosäuren 10.2
 Prinzip 10.2
CO₂: siehe unter „Kohlenstoffdioxid“
Copolymere 09.3, 13.3, 14.1
 Abhängigkeit der Löslichkeit vom Anteil der Copolymeren und vom pH 14.1
Copsin 17.2
Cystein: siehe unter „Aminosäuren“

DAFILON® 12.3

DANIELL-Element 09.4
delokalisiertes π -Elektronensystem 14.3
Denaturierung 08.2, 17.2
D-Gluconolacton 13.2
D/L-Enantiomere 15.2
1,3-Diaminobenzol 11.3
1,6-Diaminohexan 09.3, 16.3
Diaphragma 13.4, 15.4, 16.4
Dibenzoylperoxid 10.3, 15.3, 16.3, 17.3
Dicarbonsäuren 11.3
Diisocyanat 17.3
1,2-Dimethylbenzol: siehe unter „Xylol“
Dipol-Dipol-Wechselwirkungen 14.3
Disaccharide 14.2, 15.2, 16.2
Disproportionierung
 von Chlorgas 15.4
 von Wasserstoffperoxid 16.4
 bei Radikalischer Polymerisation 10.3, 12.3
 bei Oxidationszahlen 09.4
 bei Vinylacetatradikalen 17.3
Disulfidbrücken 12.2, 17.2
DNA
 Basenkomplementarität 08.2
 Bau der DNA 08.2
D- und L-Form 10.2, 12.2, 14.2
Dünnschichtchromatografie bei Aminosäuren 12.2
Duroplaste 13.3, 15.3, 16.3

E 621: siehe unter „Mononatriumglutamat“

E 630: siehe unter „Inosinmonophosphat“
edle / unedle Metalle 17.4
Einkomponentenlacke: siehe unter „Lacke“
Eisenkathode (Elektrolyse) 13.4
Elastomere 13.3, 17.3

- elektrochemische Doppelschicht 12.4
- Elektrodenmaterial und Überspannung 13.4
- Elektrodenpolung bei GALVANISCHEN Zellen 13.4
- Elektrolyse
 - von Kochsalzlösung 13.4, 15.4
 - von Lithiumchlorid 11.4
 - einer verunreinigten Kupfersulfat-Lösung 17.4
 - einer Silbersalz-Lösung 10.4
 - von Wasser 14.4
 - von Zinksulfat 07.4
- Elektrolysezelle 14.4
- Elektronegativität 16.1
- elektrostatische Doppelschicht 13.4
- Enantiomere 07.3
- endergonische Prozesse: siehe unter „GIBBS-HELMHOLTZ-Gleichung“
- Energieerhaltungssatz 14.4
- Enthalpien
 - Neutralisationsenthalpie 07.1
- Entropien
 - Entropieänderung bei der Polymerisation 10.3
 - Reaktionsentropie 09.3, 17.1
- Enzian, gelber: siehe unter „gelber Enzian (*Gentiana lutea*)“
- Enzianschnaps 13.2
- Enzyme: siehe unter „Proteine“
- Erlose 16.2
- Essigsäure
 - Herstellung 08.1
 - Monomerenbaustein 17.3
- Essigsäurevinylester: siehe unter „Vinylacetat“
- Esterbindung 16.3, 17.3
- Ethandiol: siehe unter „Glykol“
- Ethanol 13.2
- Ethansäure: siehe unter „Essigsäure“
- Ethen 17.3
- Ethylvinylacetat 17.3
- EVA: siehe unter „Ethyleninylacetat“
- exergonische Prozesse: siehe unter „GIBBS-HELMHOLTZ-Gleichung“
- exotherme Reaktion 11.1

- Faltblatt-Struktur bei Proteinen 15.2**
- Fe / Fe²⁺ 13.1:**
 - FEHLING-Nachweis 07.1, 10.2, 11.2, 12.2, 14.2, 17.2
 - FISCHER-Projektion 10.2, 13.2, 14.2, 15.2, 16.2, 17.2
 - Fließgleichgewicht 15.1
 - fraktionierte Destillation 15.3
 - freie Energie: siehe unter „GIBBSsche Energie“
 - Fructozucker: siehe unter „Fructose“
 - Fructose 14.2

- Galactose 07.2, 14.2**

- GALVANI'sche Elemente
Kupfer-Zink-Element 11.4
Kupfer-Chlor-Element 15.4
Kupfer-Wasserstoffperoxid-Element 16.4
Polung 08.4
Silber-Eisen-Element 10.4
Zink-Silber-Element 12.3
Zink-Gold-Element 13.4
- Gärung, alkoholische: siehe unter „alkoholische Gärung“
Gelatine 11.2
Gelber Enzian (*Gentiana lutea*) 13.2
Gelelektrophorese 12.1
Gentiana lutea: siehe unter „gelber Enzian (*Gentiana lutea*)“
Gentianin 13.2
Gentianose (Trisaccharid) 13.2
Geliermittel 11.2
Geschmacksverstärker 12.2
GIBBS-HELMHOLTZ-Gleichung 10.1, 15.1, 16.1
GIBBSsche Energie 10.1, 15.1
Gleichgewicht
Zwischen Benzoesäure und Benzoat 17.1
zwischen N_2O_4 und NO_2 09.1
zwischen SO_2 und SO_3 13.1
Gleichgewichtseinstellung in einem Puffersystem 07.1, 08.1
Gliadine 10.2
Glimmspanprobe: siehe unter „Nachweisreaktionen“
Gluconolacton 14.2
Glucosamin 15.2, 17.2
Glucose 13.2, 16.2
Glucoseabbau 15.1
Glucose-Oxidase-Test: siehe unter „GOD-Test“
Glucose-Teststreifen: siehe unter „GOD-Test“
Glutamin: siehe unter „Aminosäuren“
Glutaminsäure: siehe unter „Aminosäuren“
Glutathion 12.2
Glycerin 16.3, 17.3
Glycin: siehe unter „Aminosäuren“
Glykol 13.3, 14.3, 15.3, 16.3
glykosidische Bindung 09.2, 10.2, 14.2, 15.2, 16.2
Glyptalharze 16.3
GOD-Test 09.2, 12.3, 13.2, 14.2
Graphitelektroden 13.4, 14.4
Guaran 07.2
Guluronsäure (L-Guluronsäure) 11.2
- Halbacetale** 13.2, 14.2, 15.2, 16.2, 17.2
Halbzellenpotenzial, Einfluss der Elektrolytkonzentration 12.4
Harnstoff 09.1, 16.1
HAWORTH-Projektion
 α -D-Glucosamin 15.2

- α -D-Glucose, Gluconolacton 14.2
- β -D-Mannuronsäure 11.1
- Heizwertberechnung
 - von Styrol 09.3
- HEMA: siehe unter „Hydroxyethylenmethacrylat“
- HESS, Satz von: siehe unter „Energieerhaltungssatz“
- Hexan-1,6-diisocyanat 10.3, 17.3
- Hexandisäure 09.3, 16.3
- Hippursäure 12.1
- Homolyse von Bindungen 14.3
- Hot Can 11.1
- HÜCKEL-Regel 12.1, 17.1
- Hydrazin 09.1
- Hydrolyse
 - alkalische: siehe unter „alkalische Hydrolyse“
 - von Isocycansäure 16.1
 - von Peptidbindungen 10.2
- 2-Hydroxybenzoesäure: siehe unter „Salicylsäure“
- Hydroxybenzol: siehe unter „Phenol“
- Hydroxybutansäure 07.3
 - Polykondensation 07.3
- 2-Hydroxypropansäure: siehe unter „Milchsäure“
- Hydrogencarbonat 10.1
- Hydrolyse
 - von Esterbindungen in Polyvinylalkohol, PVA 10.3
 - von Peptidbindungen in Proteinen 10.2, 13.2, 17.2
 - von glykosidischen Bindungen in Stärke 10.2,
- Hypoxanthin 12.2
- 2-Hydroxyethylenmethacrylat 15.3

- IEP: siehe unter „isoelektrischer Punkt“**
- IMP: siehe unter „Inosinmonophosphat“
- Inosinmonophosphat 12.1
- Iod-Stärke-Reaktion 09.2
- Isocycansäure 16.1
- Isocyanat 14.3
- Isoelektrischer Punkt 12.1
- ISS-Raumstation 15.1
- Itaconsäure 13.3

- Kaliumhydrogenphthalat 11.3**
- Kaliumiodid als Katakysator 16.4
- Kalorimeter 07.1, 12.1
- Karosserieblech 09.3
- Katalysator 13.1, 16.4
- kathodische Reduktion: siehe unter „Reduktion, kathodische“
- Kettenabbruch: siehe unter „Radikalische Polymerisation“
- Kettenfortpflanzung: siehe unter „Radikalische Polymerisation“
- Kettenreaktion: siehe unter „Radikalische Polymerisation“
- Keratin 07.2

- Klebstoffchemie 10.3
- Knallgasprobe 08.3
- Knopfzelle: siehe unter „Zink-Silberoxid-Batterie“
- Kohäsionskräfte 10.3
- Kohlenhydrate
 - Acetale 07.2
 - FEHLING-Nachweis 07.1
 - reduzierende und nicht reduzierende 07.2
 - Silberspiegelprobe 07.2
- Kohlensäurepuffer 09.2
- Kondensationsreaktion
 - glykosidische Bindung 11.2
 - Peptidbindung 17.2
- Kohlenstoffdioxid
 - Reaktion mit LiOH 15.1
- Kollagen 16.3
- Kondensationsreaktion 15.2, 15.3
- Kontaktverfahren: siehe unter „Schwefelsäuresynthese“
- korrespondierendes Säure-Base-Paar 09.2
- K_s 13.1
- Kunststoffe
 - Recycling 07.3, 09.3, 16.3
- Kupfererze 17.4
- Kupferraffination 17.4
- Kupferrohre als Trinkwasserleitungen 17.4
- Kupfer(I)-sulfid 17.4

- Lacke** 14.3
- Lactase 14,2
- Lactose 14.2
- Lactoseintoleranz 14,2
- Laden eines Akkumulators 09.4
- LE CHATELIER 09.1, 09.2, 12.4, 13.1, 14.1, 15.1, 16.1, 16.4, 17.1, 17.3
- Leitfähigkeit 08.1
- Leucin: siehe unter „Aminosäuren“
- L-Form: siehe unter „D- und L-Form“
- LiOH: siehe unter „Lithiumhydroxid“
- Lithiumhydroxid 15.1
- LUGOL'sche Lösung 09.2
- Lysin: siehe unter „Aminosäuren“
- Lysozym 15.2

- Mannose** 07.2
- Mannuronsäure (D-Mannuronsäure) 11.2
- MARLIN® 12.3
- Maskierungsreaktion
 - Silberdiamminkomplex 16.2
- Massenwirkungsgesetz
 - Benzoessäure-Protolyse 17.1
 - Essigsäuresynthese 08.1

- Estergleichgewicht 14.1, 15.3
- Leitfähigkeitsänderung 08.1
- Vinylacetatsynthese 17.3
- mesomere Grenzformen 14.3, 17.1
- Methacrylat 13.3
- Methan 14.4
- Methanisierung 14.4
- Methionin: siehe unter „Aminosäuren“
- Methylenbernsteinsäure: siehe unter „Itaconsäure“
- Methylenbutandisäure: siehe unter „Itaconsäure“
- Methylpropensäure 15.3
- Milchsäure 14.2
- Milchzucker: siehe unter „Lactose“
- Molvolumen von Gasen 13.2
- Monomeren 08.3
- Mononatriumglutamat 12.2
- Monosaccharide 13.2, 16.2

- Nachweisreaktionen
 - Glimmspanprobe 08.3, 16.4
 - Glucose 09.2
 - reduzierende Gruppen 10.2, 14.2, 15.2
 - Silber-Ionen 10.4
 - Silberspiegel-Probe: siehe unter „TOLLENS-Probe“
 - Stärke 09.2
 - TOLLENS-Probe 16.2
- Natriumhypochlorit 15.4
- Neutralisationsenthalpie 07.1
- NHE: siehe unter „Normal-Wasserstoff-Elektrode“
- Nickel-Metallhydrid-Akkumulator 08.4
- nicht reduzierende Kohlenhydrate: siehe unter „reduzierende und nicht red. KH“
- NiMH-Akku: siehe unter „Nickel-Metallhydrid-Akkumulator“
- Ninhydrin 12.1
- NOMEX® 11.3
- Normal-Wasserstoff-Elektrode 09.4, 13.4
- NO_x: siehe unter „Stickoxide“
- Nucleotide 12.2
- Nylon 16.3

- Oxidationsmittel** 13.1
- Oxidation, anodische 13.4
- Oxidationszahlen,
 - anorganische 09.1, 09.4, 13.4, 15.1, 16.4, 17.4
 - organische 07.2, 11.2, 12.1, 14.4, 15.1
- o-Xylol: siehe unter „Xylol“

- π -Elektronensystem, delokalisiertes** 17.1
- Paromose 17.2
- Paromycin 17.2
- Pentosane 10.2
- PEM-Brennstoffzelle 14.4
- Pentandiol-1,5 17.3
- Pentantriol-1,3,5 17.3
- Peptidbindung, Peptidgruppe 07.2, 08.2, 09.2, 10.2, 15.2, 16.2, 16.3, 17.2
- Peptidoglycane 15.2
- Peroxidase: siehe unter „GOD-Test“
- PET 11.3, 16.3
- Propf-Copolymerisation 09.3
- PHB: siehe unter „Polyhydroxybutansäure“
- Phenol 14.1
- Phenylalanin: siehe unter „Aminosäuren“
- Phenylethen: siehe unter „Styrol“
- Phthalate 11.3
- Phthalsäure 16.3
- Phthaloyldichlorid 11.3
- Phthalsäure 11.3
- Phthalsäuredichlorid 11.3
- pH-Wert-Berechnungen
 - Benzoessäure 17.1
 - Calciumhydroxid-Lösung 11.1
 - Milchsäure 14.2
 - Salzsäure 07.1
 - schwache und starke Säuren im Vergleich 08.1
- pK_B-Werte 09.1, 16.3
- pK_S-Werte 10.1, 13.1, 16.3
- platinierte Platinelektrode 13.4
- Polung bei galvanischen Elementen und Elektrolysezellen 08.4, 14.4
- Polyacrylate 13.3
- Polyaddition
 - Bildung von Polyvinylalkohol, PVA 10.3
 - Bildung von kalt aushärtenden Zweikomponentenlacken, Polyurethan 14.3, 17.3
- Polyamide 09.3, 11.3, 17.3
- Polyester 11.3, 14.3, 17.3
- Polyethylenterephthalat : siehe unter „PET“
- Polyglykolsäure 12.2
- PolyHEMA : siehe unter „2-Hydroxyethylenmethacrylat“
- Polyhydroxybutansäure 07.3
- Polykondensation 07.3, 14.3, 16.3
- Polymere, Molekülmasse 14.3
- Polymerisation
 - Bildung von ABS-Thermoplasten und Blends 09.3
 - Bildung von Klebstoffen (Polyvinylacetat, PVAc) 10.3
 - Bildung von Superabsorbent (SAP) 08.3
 - Copolymerisation 13.3
 - radikalische 07.3, 10.3, 11.4, 12.3, 14.3, 15.3, 17.3 ,
 - Herstellung von Zweikomponentenlacken 14.3

Polymer-Membran-Brennstoffzelle: siehe unter „PEM-Brennstoffzelle“

Polypropen 07.3, 12.3

Polysaccharide

Alginsäure 11.2

Guaran 07.2

Polysaccharid-Peptide 15.2

Polystyrol 09.3

Polyurethan 14.3

Polyurethan, thermoplastisches: siehe unter „TPU“

Polyvinylacetat, PVAc 10.3

Polyvinylalkohol, PVA 10.3

Polyvinylchlorid: siehe unter „PVC“

Potenzialdifferenz 15.4

Power-to-Gas-Verfahren 14.4

PP: siehe unter „Polypropen“

Primärstruktur von Proteinen 07.2, 08.2

Prinzip des kleinsten Zwangs: siehe unter „LE CHATELIER“

Prinzip von LE CHATELIER: siehe unter „LE CHATELIER“

Produktsteuerung bei Kunststoffen

Polyhydroxbutansäure 07.3

Superabsorber 08.3

Prolin: siehe unter „Aminosäuren“

Propantriol-1,2,3: siehe unter „Glycerin“

Propen 13.3

Propenal 13.3

Propensäure: siehe unter „Acrylsäure“

Propensäuremethylester: siehe unter „Methacrylat“

Proteine

Denaturierung 15.2

Enzyme als Biokatalysatoren 15.2

Lysozym 15.2

Proteoenzyme 15.2

Sekundär- und Tertiärstruktur 15.2

Protolyse 09.1, 13.1

Pufferlösungen 07.1, 08.1, 09.2, 11.3, 12.1, 16.1

PVC 16.3

Quellfähigkeit 08.3, 17.3

Radikalbildner 15.3, 16.3

radikalische Polymerisation: siehe unter „Polymerisation, radikalische“

Raumstation ISS: siehe unter „ISS-Raumstation“

Reaktionsenthalpien 07.4, 10.1, 17.1

Reaktionsentropien 10.1

Recycling von Kunststoffen 07.3, 11.3

Redoxindikator: siehe unter „GOD-Test“

Redoxpaare 10.4

Redoxreaktion

Aldosen 10.2

Atmung 15.1

- Essigsäure-Herstellung 08.1
- Gold reagiert mit Chlorgas 13.4
- Methanisierung 14.4
- Redoxreaktion / Säure-Base-Reaktion (Vergleich) 07.4
- Überprüfung auf Vorliegen 16.1, 17.4
- unedles Metall reduziert edles 17.4
- Wasserstoffentwicklung aus H_2SO_4 und Fe 13.1
- Wasserstoffperoxid-Zerfall 16.4
- Reduktion, kathodische 14.4
- Reduktionsmittel 13.1
- reduzierende und nicht reduzierende Kohlenhydrate 07.2, 13.2, 14.2, 17.2
- Reformer 08.4
- REGNAULT, HENRI VICTOR 16.3
- Reinheitsgrad von Reinkupfer 17.4
- Reinkupfer-Elektrode 17.4
- R_f-Wert 10.2, 12.2
- Röstprozess 17.4

- SABATIER-Prozess** 15.1
- Salicylsäure 14.1
- SAP: siehe unter „Superabsorber“
- Satz von HESS: siehe unter „Energieerhaltungssatz“
- Sauermilch 14.2
- Säure-Base-Reaktion / Redoxreaktion (Vergleich) 07.4
- Säurekonstante 12.1
- SCHIFF'sche Probe
- Schmelzbereiche von Polymeren 12.3
- Schwefeldioxid / Schwefeltrioxid 13.1, 17.4
- Schwefelsäure 13.1
- Schwefelsäuresynthese 13.1
- SECUREX® 12.3
- Sekundärstruktur von Proteinen 07.2, 08.2, 10.2
- Serin: siehe unter „Aminosäuren“
- Silberdiamminkomplex 16.2
- Silbergewinnung aus einer Ag^+ -Salz-Lösung 10.4
- Silberspiegelprobe: siehe unter TOLLENS-Probe
- SNG 14.4
- Spannungsberechnung
 - eines Bleiakkus 09.4
 - eines DANIELL-Elements 09.4
 - eines Kupfer-Wasserstoffperoxid-Elements 16.4
- Standardbildungsenthalpien $\Delta_f H^0$
 - molare Standardbildungsenthalpie von Essigsäure 08.1
- Standardpotenziale, experimentelle Bestimmung 13.4, 15.4
- Standardpotenziale von Redox-Paaren 09.4, 11.4
- Standardreaktionsenthalpien $\Delta_r H^0$
 - molare Standardreaktionsenthalpie für die Verbrennung von Styrol 09.3
 - molare Standardreaktionsenthalpie für die Bildung von $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 11.1
 - molare Standardreaktionsenthalpie für den SABATIER-Prozess 15.1
 - molare Standardreaktionsenthalpie für die Reaktion von NH_3 mit Stickoxiden 16.1

Standardreaktionsentropie ΔS^0

molare Standardreaktionsentropie für die Verbrennung von Styrol 09.3

molare Standardreaktionsentropie für den SABATIER-Prozess 15.1

molare Standardreaktionsentropie für die Reaktion von NH_3 mit Stickoxiden 16.1

Standard-Wasserstoff-Elektrode: siehe unter „Normal-Wasserstoff-Elektrode“

Starter-Radikale 10.3, 17.3

steady state: siehe unter „Fließgleichgewicht“

Stickoxide 16.1

stöchiometrische Berechnungen

Essigsäure in Speiseessig 08.1

Kohlenstoffdioxid in Autoabgasen 08.4

Kohlenstoffdioxid und Lithiumhydroxid 15.1

Stoffmengenberechnung von Benzoesäure 17.1

Stoffmengenberechnung von Paromycin 17.2

Stoffmengenberechnung von SO_2 beim Abrösten sulfidischer Kupfererze 17.4

Stickstoff aus Hydrazin 09.1

Wasserstoffperoxidlösung einer definierten Konzentration 16.1

Zink aus Zinkcarbonat 07.4

Stromschlüssel 15.4

Styrol 09.3, 14.3

Substitute Natural Gas: siehe unter „SNG“

Superabsorber 08.3

Terblend® N 09.3

Terephthalsäure 11.3, 16.3

Tertiärstruktur von Proteinen 07.2, 08.2, 09.2, 10.2, 17.2

Thermische Zersetzung

von Natron 10.1

von Kunststoffen 17.3

Thermoplaste 09.3, 11.3, 13.3, 15.3, 16.3, 17.3

Thermoplastisches Polyurethan: siehe unter „TPU“

Threonin: siehe unter „Aminosäuren“

Titration

thermische Titration 11.1

Titrierstand 15.1

von ASS 14.1

von CH_2CHCOOH 13.3

von HCO_3^- 10.1

von HCl 11.1

von H_2SO_4 13.1

Titrationsskurven 07.1, 11.1

TOLLENS-Probe 07.2, 10.2, 11.2, 12.2, 13.2, 14.2, 15.2, 16.2, 17.2

Toluol 12.1

TPU / TPU-X 17.3

Tripeptid 08.2, 12.2, 15.2

Trisaccharide 13.2, 16.2

Überspannung **13.4**

UHU® 10.3

Umweltverträglichkeit

 Kraftfahrzeugantriebe 08.4

unedle / edle Metalle 17.4

Universalindikator 17.1

Urease 16.1

Urethan 14.3

Uronsäuren 11.2

UV-Licht als Radikalbildner 14.3

VAN-DER-WAALS-Kräfte 10.2, 14.3

Verdickungsmittel 11.2

Veresterung

 von Glycol mit Methylpropensäure 15.3

 von Salicylsäure mit Essigsäure 14.1

Vergolden 13.4

Vernetzung von Polymeren 14.3

Versteckreaktion: siehe unter „Maskierungsreaktion“

Vinylacetat 10.3, 17.3

Vinylchlorid 16.3

Vollacetale 13.2, 15.2, 16.2, 17.2

Volumenberechnung 10.1

Voraussage über den Ablauf einer Reaktion 07.4

Waldhonig 16.2

Wärmekapazität 12.1

Wärmekapazität einer Hot Can 11.1

Wärmekapazität von Wasser 11.1

Wasserstoffbrücken 09.1, 10.2

Wasserstoffentwicklung aus Metall und Säure 13.1

Wasserstoffherzeugung im Reformier aus Methanol und Wasser 08.4

Wasserstoffperoxid 16.4

Wasserverunreinigung 13.1

water powered clock 11.4

Weinsäure

 Reaktion mit HCO_3^- 10.1

Xylol 14.3

Xylose 10.2

Zellspannung

 Berechnung 13.4

 Konzentrationsabhängigkeit 07.4, 08.4

 Kupfer-Chlor-Zelle 15.4

 Nickel-Metallhydrid-Akkumulator 08.4

 Zink-Kupfer-Zelle 07.4

 Zink-Silber-Zelle 12.4

Zellwand von Bakterien: siehe unter „Bakterienzellwand“ „thermische Zersetzung“

Zersetzung von Kunststoffen, thermische: siehe unter

Zink-Silberoxid-Batterie 12.4
Zinksulfat 07.4
Zweikomponentenlacke: siehe unter „Lacke“
zweiprotonige Säuren 13.1