

Stichwortliste EP Chemie

Die Grundgesetze der Chemie
Trennmethoden
Aggregatzustände
Atommodelle
Kathodenstrahlen
Entwicklung der Atommodelle (Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, Schrödinger)
Teilchenbewegung (Brown)
Periodensystem der Elemente PSE
Anwendung des PSE
Gruppen, Perioden
Isotop, Massenzahl, Ordnungszahl
Atom, Element
Elektronen, Valenzelektronen
Elementarteilchen
Nuklid, Nukleonen
Mol, Molare Masse, Avogadro Zahl
Quantenzahl
Elektronenkonfiguration
Energiediagramm
Regel von Hund
Pauli-Prinzip
Ionisierungsenergie, Elektronenaffinität
Lewis-Formel
Summenformel, Strukturformel
Atombindung, Ionenbindung, Metallbindung
Atomgitter, Ionengitter, Metallgitter
Anion, Kation
Anode, Kathode
Elektrolyse
Radioaktive Strahlung, Halbwertszeit
exotherme/endotherme Reaktionen
Reaktionsgleichungen
Säure, Base
Oxidation, Reduktion
Oxidationsmittel, Reduktionsmittel
Oxidationszahlen
Redoxgleichung
edle / unedle Metalle
elektrochemische Spannungsreihe
Korrosion
Galvanische Zelle
Brennstoffzelle
Knallgasreaktion
Versuch von Priestly
Allotropie, Modifikation
SI-Basisgrößen
Stoffmengenkonzentration
Massenkonzentration
Dichte
Ideales Gas
Molvolumen eines idealen Gases
Kollisionstheorie
Reaktionsgeschwindigkeit
Katalysator
Reversible / irreversible Reaktionen
Diagramm
Chemisches Gleichgewicht
Dynamisches Gleichgewicht
Massenwirkungsgesetz
Gleichgewichtskonstante K
Prinzip von „Le Chatelier“
Autoprotolyse des Wassers
Ionenprodukt des Wassers
Säurekonstante K_S (K_A)

Stichwortliste EP Chemie

Definition von Säuren und Basen

Starke und schwache Säuren

Konjugierte Säure-Basen-Paare

Amphotere Stoffe

pK_s , pK_A , pH, pOH

pH-Puffersysteme

Henderson-Hasselbalch-Gleichung

Löslichkeitsprodukt

Reaktionsenthalpie

Reaktionsentropie

Freie Enthalpie (Gibbs Energie)

Potenzialdifferenz

Nernst-Gleichung

Polare / unpolare Moleküle

Mischbarkeit

Zwischenmolekulare Kräfte

London-, Debye-, Keesom- Kräfte

Wasserstoffbrückenbindung

Grundzustand des Kohlenstoffs

Hybridisierung des Kohlenstoffs (sp^3 , sp^2 , sp)

Strukturisomerie

IUPAC-Nomenklatur (+ Anwendung)

Kohlenwasserstoffe

Doppelbindung, Dreifachbindung

Cyclische Kohlenwasserstoffe

Organische Sauerstoffverbindungen

Organische Stickstoffverbindungen

Halogenierte Kohlenwasserstoffe

Homologe Reihe

Struktur-, Halbstruktur-, Gerüstformel

Siedetemperatur

Viskosität

E/Z-Isomerie

Additionsreaktion

Eliminierungsreaktion

Substitutionsreaktion

Alkohole, Hydroxy-Gruppe

Primäre, sekundäre, tertiäre Alkohole

Ether

Carbonsäuren, Carboxylgruppe

Aldehyde, Ketone, Carbonylgruppe

Esther

Reaktionsmechanismus

Alkylradikale (primär, sekundär, tertiär)

Carbo-Kation (primär, sekundär, tertiär)

Stabilität des Zwischenproduktes

Markownikow-Regel

Zwischenprodukt, Endprodukt

Hydratisierung, Dehydratisierung

Hydrierung, Dehydrierung

Delokalisierte π -Elektronen

Aromaten

Enantiomerie, Diastereomerie

Chiralität (Spiegelbildisomerie)

Linear polarisiertes Licht

Optische Aktivität

Schlüssel-Schloss-Prinzip

DNA / RNA

Aminosäuren