Navigation

- Zur Startseite
- Chemiehauptseite

Basiswissen Chemie

- Atommodelle
- Die chemische Bindung
- Chemische Symbole
- Das Periodensystem
- Chemische Gleichungen
- Oxidationszahlen

Energie bei chemischen Reaktionen

- Die Wärmekapazität
- Wärmekapazität bestimmen
- Der Satz von Hess

Das chemische Gleichgewicht

- Die Reaktionsgeschwindigkeit
- Exkurs: Die Boltzmann-Verteilung
- Faktoren der Reaktionsgeschwindigkeit
- Die Rolle der Katalysatoren
- Das chemische Gleichgewicht
- Die Gleichgewichtskonstante
- Das Löslichkeitsgleichgewicht

Säure-Base-Reaktionen

- Protonen, Hydroniumionen, Oxoniumionen - also wie denn jetzt?
- Die Säure-/Basetheorie nach Arrhenius
- Die Säure-/Basetheorie nach Brönstedt
- Die Säure-/Basetheorie nach Lewis
- Der pH-Wert als Maß der Protonenkonzentration
- Das Ionenprodukt des Wasser
- Die Säurestärke
- Der pKs-Wert
- Die Basenstärke
- Der pKb-Wert
- pH-Wert-Berechnung
- Die Neutralisation

- Die Titration als Messverfahren

Elektrochemie

- Redoxreaktionen als Elektronenübertragungsprozesse
- Redoxgleichungen aufstellen
- Redoxprozess erwingen durch Elektrolyse
- Die galvanische Zelle
- Konzentrationszellen
- Die Standard-Wasserstoffhalbzelle
- Die Oxidationsreihe
- Potentiale berechnen
- Bedeutsame galvanische Elemente

Reaktionswege der organischen Chemie

- Stoffklassen und funktionelle Gruppen
- Nomenklaturregeln
- Isomerieformen
- Funktionelle Gruppen und Stoffeigenschaften
- Grundlegende Reaktionsmechanismen

Makro- und Biomoleküle

- Kunststoffarten
- Die Polymerisation
- Fette
- Eiweiße
- Saccharide (Zucker)

Unterricht

- Chemie in der 12. Klasse

From:
https://schule.riecken.de/ - **Unterrichtswiki**

Permanent link:
https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:sidebar&rev=1753618581

Last update: **2025/07/27 12:16**