

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 Hydroniumionenkonzentration](#)
- [Der pH-Wert als Maß der Hydroxidionenkonzentration](#)
- [Das Ionenprodukt des Wasser](#)
- [Die Säurestärke](#)
- [Der pK_s-Wert](#)
- [Die Basenstärke](#)
- [Der pK_b-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

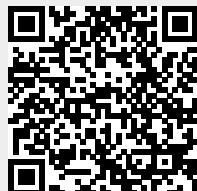
Makro- und Biomoleküle

- 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=1753621417>

Last update: **2025/07/27 13:03**