

Chemie Übersicht

Stufe 1: Einführung in die Chemie

- 1a Was ist Chemie?
- 1b Unterteilung der Stoffe
- 1c Trennmethoden
- 1d Teilchenmodell Teil 1

Stufe 2: Dalton`sche Atomtheorie

- 2a Naturwissenschaftliche Erkenntnis
- 2b Dalton`sche Atomtheorie
- 2c Mol, Molmasse

Stufe 3: Atommodelle, Periodensystem

- 3a Rutherfordmodell
- 3b Schalenmodell
- 3c Erweiterungen
- 3d Periodensystem

Stufe 4: Bindungsmodelle

- 4a Teilchenmodell Teil 2
- 4b Chemische Bindung
- 4c Stoffklassen
- 4m Metallische Bindung
- 4n Ionenbindung
- 4o Kovalente Bindung
- 4oa Molekulare Stoffe
- 4ob Organische Stoffe
- 4oc Diamantartige Stoffe

Stufe 5: Allgemeine Reaktionslehre

- 5a Allgemeines
- 5b Wärmelehre
- 5c Kinetik
- 5d Gleichgewichtslehre

Stufe 6: Reaktionstypen, organische Chemie

- 6a Redoxreaktionen
- 6b Säurebasenreaktionen
- 6c Organische Reaktionen

Die SchülerInnen erhalten einen Online-Zugang zum Skriptum, den Aufgaben + Lösungen und einer Liste mit Videos, die die Inhalte korrekt aber mit anderen Worten erklären. Die Definitionen fett gedruckter Begriffe im Skriptum bilden eine Basis für das chemische Verständnis. Sie müssen beherrscht werden. Die Links von blauen und fett gedruckten Begriffen verweisen meist auf Wikipedia. Ein Nachlesen auf Wikipedia ist nicht obligatorisch, enthält aber interessante Zusatzinformationen und verweist über den Regelunterricht hinaus.