

Grundwissen CHEMIE 9II/III

- Stoffe und Stoffgemische unterscheiden
- Teilchenmodell
- Chemische Reaktionen unter Verwendung des Teilchenmodells beschreiben
- Kennzeichen chemischer Vorgänge
- Wirkung von Katalysatoren beschreiben
- Relative Atom- und Molekülmasse berechnen
- Chemische Zeichensprache anwenden
- Reaktionsgleichungen formulieren
- Brandverhütung und -bekämpfung
- Bereitschaft zur Reinhaltung der Luft
- Eigenschaften der Elemente Sauerstoff und Wasserstoff
- Kern-Hülle-Modell der Atome
- Das Periodensystem anwenden
- Ursachen chemischer Reaktionen beschreiben
- Unterschiede zwischen Ionen- und Elektronenpaarbindung
- Säurelösungen und Laugen: Eigenschaften und sachgerechte Handhabung
- Neutralisationsreaktionen
- Bedeutung des pH-Wertes

Grundwissen Chemie 9I

- Redoxreaktionen als Elektronenübertragungen
- Säurelösungen und Laugen: Eigenschaften und sachgerechte Handhabung
- Neutralisationsreaktionen
- Bedeutung des pH-Wertes
- **ORGANISCHE CHEMIE**
- Gründe für die Vielfalt von Kohlenstoffverbindungen
- Gesättigte und ungesättigte Verbindungen unterscheiden
- Strukturformeln, Isomerie, Nomenklatur
- Homologe Reihe
- Zusammenhang zwischen Struktur und Eigenschaften an Beispielen beschreiben
- Bedeutung fossiler Brennstoffe und Problem ihrer Verwendung für die Umwelt
- Verbrennungsgleichungen von Kohlenwasserstoffverbindungen formulieren
- Addition, Substitution und Polymerisation beschreiben
- Funktionelle Gruppen
- Umweltgefährdung durch Halogenkohlenwasserstoffe