

Schuleigener Lehrplan / FMG / Fach - Chemie

Jahrgangsstufe	Basiskonzepte	Inhaltsfelder	Schwerpunkte
6	Struktur der Materie und Energie	Stoffe und Stoffeigenschaften	Stoffe und Stoffeigenschaften Stofftrennverfahren Teilchenvorstellung Kennzeichen chemischer Reaktion
7	Chemische Reaktion und Energie	Stoff- und Energieumsätze bei chemischen Reaktionen Luft und Wasser Metall und Metallgewinnung	Redoxreaktionen Elemente und Verbindungen Reaktionsschemata Analyse- und Synthese Chemische Grundgesetze Nachweisverfahren
8	Struktur der Materie und Energie Chemische Reaktion und Energie	Elementfamilien, Atombau und Periodensystem Ionenbindung und Ionenkristalle Freiwillige und erzwungene Elektronenübertragungen	Alkali- und Erdalkalimetalle Halogene Edelgase Atommodelle Atombau, Isotope Atomsymbole Symbolreaktionsschemata Ionenbindung Salzkristalle Chemische Formelschreibweise Oxidationen als Elektronenübertragungsreaktionen
9	Struktur der Materie Chemische Reaktion und Struktur der Materie	Unpolare und polare Elektronenpaarbindung Saure und alkalische Lösungen Energie aus chemischen Reaktionen Organische Chemie	Atombindung Polare Elektronenpaarbindung Wasserstoffbrückenbindung Hydratisierung Ionen in sauren und alkalischen Lösungen Neutralisation Protonenauf- und abgabe Stöchiometrische Berechnungen Batterie Brennstoffzelle Alkane Bioethanol und Biodiesel Typische Eigenschaften organischer Verbindungen Van-der-Waals-Kräfte Funktionelle Gruppen: Hydroxyl- und Carboxylgruppe Struktur- und Eigenschaftsbeziehungen Veresterung Makromoleküle Katalysatoren