

Stoffe und Reaktionen	Reinstoff, Stoffgemisch, Chem. Verbindung, Element, Atome, Moleküle, Ionen, heterogene und homogene Stoffgemische Diffusion und Kugel-Teilchen-Modell Kennzeichen einer chemischen Reaktion Massebeziehungen bei einer chemischen Reaktion Kenntnis der chem. Symbole der wichtigsten Elemente Wertigkeit exotherme und endotherme Reaktion mit Energieniveauschema; Katalyse
Atombau und gekürztes PSE	Kern-Hülle-Modell Elektronenkonfiguration, Ionisierungsenergie Valenzelektronen, Valenzstrichschreibweise Elektronenkonfiguration und Ordnung der Elemente im PSE Metalle und Nichtmetalle. Edelgaskonfiguration
<u>Chemische Bindung:</u>	
Ionenbindung	Synthese eines Salzes, Eigenschaften eines Salzes- Kristallinität, Sprödigkeit, elektrische Leitfähigkeit; Kationen, Anionen, Elektrolyse, Ionengitter
Metallbindung	Darstellung von Metallen aus Salzen, Eigenschaften – elektr. Leitfähigkeit, Wärmeleitfähigkeit, Verformung, Elektronengas-Modell, Metallgitter, edle und unedle Metalle
Atombindung	Darstellung und Eigenschaften eines Nichtmetalls, Elektronenpaarbindung Valenzstrichformel Einfach- und Mehrfachbindung
Stöchiometrie	Atommasse und atomare Masseneinheit, Isotope, Loschmidtzahl und Mol, Stoffmenge, molare Masse., molares Volumen, Erstellen einer Verhältnisformel, Berechnungen unter Verwendung von chemischen Gleichungen
Nachweise	Sauerstoff, Wasserstoff, Kohlendioxid