

**Schulinternes Fachcurriculum für das Fach Chemie
(Mittelstufe)**

Klassenstufe	Stoff-Teilchen-Konzept	Struktur-Eigenschafts-Konzept	Konzepte zur Chemischen Reaktion	Energiekonzept
9	<p>Stoffeigenschaften Reinstoffe und Gemische</p> <p>homogene und heterogene Gemische Trennverfahren Aggregatzustände, Aggregatzustandsänderungen</p>	<p>Reinstoffe und Stoffgemische des Alltags Stoffeigenschaften</p>	<p>Kennzeichen chemischer Reaktionen</p> <p>Eigenschaften und Reaktionen der Bestandteile der Luft Verbrennungsreaktionen</p>	<p>Aggregatzustände, Siede- und Schmelztemperatur</p> <p>Energieverlauf bei chemischen Reaktionen exotherme Reaktionen</p> <p>Aktivierungsenergie</p>
9	<p>Elemente und chemische Verbindungen Atommodell Dalton</p>	<p>wichtige Nichtmetalle (O,H,S,C,P)</p>	<p>Gesetz Erhaltung der Masse</p> <p>Verhältnisformeln-Reaktionsgleichungen</p>	<p>Energiegehalt von Stoffen Energiediagramme</p>
9/10	<p>Kern-Hülle-Modell nach Rutherford</p> <p>Schalenmodell atomare Masse, Isotope</p> <p>Periodensystem der Elemente</p> <p>Ionenbindung und Ionengitter</p> <p>Bindung in Metallen</p>	<p>Periodensystem der Elemente Ionenbindung ausgewählte Hauptgruppen des PSE (I,II,VII,VIII)</p>	<p>Bildung von Ionen</p> <p>Redox-Reaktionen als Elektronenübertragung</p> <p>Reaktionen von Metallen mit Sauerstoff,</p> <p>Metallreihe Metallgewinnung Elektrolyse, galvanische Elemente</p>	<p>Ionisierungsenergie Katalysatoren</p> <p>Redoxreaktionen als elektrochemische Reaktionen</p>
10	<p>Elektronenpaarbindung Molekülgeometrie, Elektronenpaarabstoßungsmodell</p>	<p>Elektronenpaarbindung Elektronegativität intermolekulare Kräfte</p>	<p>Säure-Base-Reaktionen nach Brönsted</p> <p>Säure, Base, saure Lösung, alkalische Lösung, Neutralisation</p>	

10	Bindungsmodelle organischer Verbindungen	Struktur und Eigenschaften organischer Verbindungen, Alkane,	Reaktionen der Alkane	Nutzung fossiler Brennstoffe
----	--	--	-----------------------	------------------------------