

Jahrgang	Themen Chemie
5	<ul style="list-style-type: none"> • Was ist Chemie? • Sicherheit im Labor • Laborgeräte • Brennerführerschein • Stoffe und ihre Eigenschaften
6	<ul style="list-style-type: none"> • Aggregatzustände im Teilchenmodell • Teilchenmodell • Reinstoffe und Gemische • Stoffgemische • Trennverfahren • Wasser (Trinkwasser und Abwasser)
7	<ul style="list-style-type: none"> • Stoffumwandlung • Reaktionen mit Sauerstoff (Oxidationen) • Chemische Reaktion • Metalle und Stahlherstellung (Redoxreaktion)
8	<ul style="list-style-type: none"> • Grundlagen Wiederholen • Atomaufbau (Kern-Hülle-Modell) • Aufbau Periodensystem • Symbolschreibweise • Elementgruppen (Alkalimetalle, Erdalkalimetalle, Halogene, Edelgase, Kohlenstoffgruppe) • Schalenmodell • Atomvorstellung • Isotope • Ionen
9	<ul style="list-style-type: none"> • Atomaufbau • Säuren • Nachweis durch Indikatoren • Salzsäure • Säuren bilden Salze • Laugen und Basen • Neutralisation • pH-Wert • Elektronenpaarbindungen • Wasser- Ein Dipol
10	<ul style="list-style-type: none"> • Wiederholung Ionen und Atome • Organische Chemie • Methan • Butan • Homologe Reihe der Alkane • Nomenklatur der Alkane /Isomere • Van-der-Waals- Bindung

- *Kohle- fossiler Brennstoff und Rohstoff*
- *Gewinnung von Erdöl und Erdgas*
- *Alkohole*
- *Alkanole*
- *Kunststoffe*
- *Polymerisation*

