

1. Themenbereich	Trenn- und Analysemethoden
	<ul style="list-style-type: none"> • Unterscheidung von Stoffen • Stoffeigenschaften • Trennverfahren • Nachweisreaktionen
2. Themenbereich	Atommodelle und PSE
	<ul style="list-style-type: none"> • Geschichtliche Entwicklung • Kernbausteine - Isotope • Orbitalmodelle - Elektronenkonfiguration • Aufbau des PSE
3. Themenbereich:	Bindungsmodelle, Zusammenhang zwischen Struktur und Eigenschaften von Stoffen
	<ul style="list-style-type: none"> • Arten der chemischen Bindung • Wechselwirkungen zwischen den Teilchen • Strukturformeln, Formeln von Salzen • Physikalische und chemische Eigenschaften ableiten
4. Themenbereich	Rechnen mit Stoffmengen, quantitative Betrachtungen von Stoffumsätzen
	<ul style="list-style-type: none"> • Wichtige Grundbegriffe: Mol, Konzentration, etc. definieren und Zusammenhänge herstellen • Chemische Formelsprache interpretieren und anwenden • Vorgegebene Reaktionsbeschreibung in eine Reaktionsgleichung umsetzen • Stoffumsätze berechnen
5. Themenbereich:	Chemische Reaktionen und Energieumsatz
	<ul style="list-style-type: none"> • Reaktionsenthalpie (exotherme vs. endotherme Reaktionen) • Katalyse • Beeinflussung der Reaktionsgeschwindigkeit
6. Themenbereich:	Chemisches Gleichgewicht
	<ul style="list-style-type: none"> • Dynamisches Gleichgewicht • Massenwirkungsgesetz herleiten, Gleichgewichtskonstante, Lage des GGW • Beeinflussungsmöglichkeiten diskutieren und Berechnungen durchführen

7. Themenbereich:	Säuren und Basen
	<ul style="list-style-type: none"> • Struktur, Namen, Eigenschaften und Verwendungszwecke der wichtigsten Säuren und Basen sowie deren Ionen • Donator-Akzeptor-Konzept, Neutralisationsreaktionen • Skala des pH-Wertes von der Autorprotolyse des Wassers ableiten • pH-Werte starker und schwacher Säuren berechnen
8. Themenbereich:	Redox-Reaktionen
	<ul style="list-style-type: none"> • Donator-Akzeptor-Konzept • Oxidationszahlen • Redox-Gleichungen • Galvanische Zellen, Batterien • Korrosion und Korrosionsschutz
9. Themenbereich:	Nomenklatur organischer Stoffe, organische Reaktionstypen, Isomerie
	<ul style="list-style-type: none"> • Regeln der IUPAC • (Halb-)Struktur- und Gerüstformel • Stoffklassen – funktionelle Gruppen • Wichtige Reaktionen der organischen Chemie • Isomerie: Definition und Arten der Isomerie
10. Themenbereich	Alkohole und Ether
	<ul style="list-style-type: none"> • Struktur, Benennung und Eigenschaften • Verwendungsmöglichkeiten und Synthese
11. Themenbereich:	Carbonsäuren und Ester
	<ul style="list-style-type: none"> • Struktur, Benennung und Eigenschaften • Verwendungsmöglichkeiten und Synthese
12. Themenbereich:	Ernährung
	<ul style="list-style-type: none"> • Molekularer Aufbau der wichtigsten Nährstoffe • Grundlegende Eigenschaften und Reaktionen • Ernährungsphysiologische Bedeutung • Bedeutung für industrielle Prozesse