

1. Themenbereich:	Atommodelle und PSE
	• Geschichtliche Entwicklung • Kernbausteine - Isotope • Orbitalmodell - Elektronenkonfiguration • Aufbau des PSE
2. Themenbereich:	Bindungsmodelle, Zusammenhang zwischen Struktur und Eigenschaften von Stoffen
	• Arten der chemischen Bindung • Wechselwirkungen zwischen den Teilchen • Strukturformeln, Formeln von Salzen • Physikalische und chemische Eigenschaften ableiten
3. Themenbereich:	Chemische Reaktionen und Energieumsatz / Chemisches Gleichgewicht
	• Reaktionsenthalpie (exotherme v. endotherme Reaktionen) • Katalyse • Beeinflussung der Reaktionsgeschwindigkeit • Dynamisches Gleichgewicht • Massenwirkungsgesetz herleiten, Gleichgewichtskonstante, Lage des GGW • Beeinflussungsmöglichkeiten diskutieren und Berechnungen durchführen
4. Themenbereich:	Säuren und Basen
	• Struktur, Namen, Eigenschaften und Verwendungszwecke der wichtigsten Säuren und Basen sowie deren Ionen • Donator-Akzeptor-Konzept, Neutralisationsreaktionen • Skala des pH-Wertes von der Autoprotolyse des Wassers ableiten • pH-Werte starker und schwacher Säuren berechnen
5. Themenbereich:	Nomenklatur organischer Stoffe, organische Reaktionstypen, Isomerie
	• Regeln der IUPAC • (Halb-)Struktur- und Gerüstformel • Stoffklassen – funktionelle Gruppen • Wichtige Reaktionen der organischen Chemie • Isomerie: Definition und Arten der Isomerie

6. Themenbereich:	Alkohole und Ether
•	Struktur, Benennung und Eigenschaften
•	Verwendungsmöglichkeiten und Synthese
7. Themenbereich:	Carbonsäuren und Ester
•	Struktur, Benennung und Eigenschaften,
•	Verwendungsmöglichkeiten und Synthese
8. Themenbereich:	Ernährung
•	Molekularer Aufbau der wichtigsten Nährstoffe
•	Grundlegende Eigenschaften und Reaktionen
•	Ernährungsphysiologische Bedeutung
•	Bedeutung für industrielle Prozesse