

Kl. 7	<u>Stoffeigenschaften</u> Reinstoffe und Gemische, Siede- und Schmelztemp., Dichte, Trennverfahren	<u>Teilchenvorstellung</u> Bew. kleinster Teilchen, Aggregatzustände, Größe der kl. Teilchen	<u>Wasser</u> Umweltaspekte, Wasserverschmutzung, Abwasserreinigung, Trinkwasser	<u>Stoff- und Energieumsatz</u> Chem. Reaktionen, Elemente/Verbind. Reaktionsschemata, Exo- und endotherme Reaktionen	<u>Luft- und Verbrennung</u> Brennbarkeit, Oxidation Luftzusammensetzung Luftverschmutzung Saurer Regen	<u>Metalle/Reduktion</u> Metallgewinnung, Redoxprozesse, unedles /edles Metall	<u>Wasser als Oxid</u> Wasserstoff, Sauerstoff, Synthese des Wassers, Knallgasprobe
Kl. 9	<u>Kennzeichen chemischer Reaktionen</u> Wiederholung Kl. 7 energetische Aspekte	<u>Chemische Grundgesetze</u> Gesetz von der Erhaltung der Masse.....	<u>Formelbegriff</u> <u>Verhältnisformel</u> , <u>Reaktionsgleichung</u> , <u>Stoffmenge, Mol</u> , <u>Größengleichungen</u>	<u>Hauptgruppen des PSE</u> Alkali- o. Erdalkalimetalle, Halogene, Edelgase, Stöchiometrische Berechn.	<u>Atombau u. PSE</u> Kern-Hülle-Modell Protonen, Neutronen, Isotope, Schalenmodell, Haupt- und Nebengruppen	<u>Ionenbindung</u> <u>Leitfähigkeit</u> , <u>Ionenwanderung</u> , Edelgasregel	<u>Salze</u> Ionengitter, Eigenschaften der Salze
Kl. 10	<u>Elektronenübergänge</u> Metalle und Halogene, ein Beispiel: Elektrolyse o. Batterie	<u>Elektronenpaarbindung</u> Einfach-, Doppelbindung, Elektronegativität, Dipol, Wasserstoffbrückenbindung	<u>Einfache C-Verbindungen</u> Auswahl an Alkanen, Alkenen u. Alkinen, Strukturformel, Isomere, hydrophil, hydrophob, 1 Alkanol	<u>Saure u. alkalische Lsg</u> Säuren und Basen, OH ⁻ -Ion, H ⁺ - Ion, Säure-Basenbegriff	<u>Neutralisation</u> Anwendungsbezogene Unterrichtseinheit, z.B. Kalkzusatz für saure Böden	<u>Salze</u> Projektorientierter Ansatz, z. B. Düngemittel..	<u>Organische Chemie</u> 1 Thema, z. B. Kunststoffe o. Fette o. Seifen.....