

Schulcurriculum Otto-Hahn-Gymnasium Nagold
 Chemie Klasse 8 (08/2018)

Stunden	Themen
3	Was ist Chemie? Sicherheit im Chemieunterricht Kennenlernen und Benennung einfacher Laborgeräte
2-3	Stoffeigenschaften experimentell untersuchen und beschreiben Anfertigung eines Versuchsprotokolls Kombination charakteristischer Eigenschaften Stoffklassen
4	Teilchenmodell Beschreibung von Aggregatzuständen, Aggregatzustandsänderungen, Lösungsvorgänge und Diffusion im Teilchenmodell
3	Unterscheidung Reinstoff und Gemisch, auch Teilchenebene Benennung von Gemischen Trennung eines Gemisches
3-4	Merkmale eine chemischen Reaktion, Reaktionsschema Chemische Reaktion als Neuordnung von Atomen Element und Verbindung, Elementsymbole
1-2	Chemische Reaktionen und Energie Aktivierungsenergie, exotherm, Energiediagramm
3-4	Vergleich Metallsulfide: Unterschiede im energetischen Verlauf Gesetz der Erhaltung der Masse (Atomanzahlerhaltung) Bindungsbestreben Metalle Endotherm, Analyse und Synthese
8	Formelschreibweise aus konstantem Massenverhältnis Reaktionsgleichung Atommasse, Teilchenmasse, Stoffmenge, molare Masse
2	Untersuchungen zur Luft Ermittlungen des Sauerstoffanteils Nachweis Sauerstoff und Kohlenstoffdioxid
6-8	Reaktionen von Metallen und Nichtmetallen mit Sauerstoff Zerteilungsgrad, Nanopartikel: Pyrophores Eisen <i>Hier möglich : Wasserstoff als Nichtmetall einführen, Eigenschaften, Knallgasprobe, Katalysator</i> Brandbekämpfung
4	Reaktionen von Metallen/Nichtmetallen und Metalloxiden Oxidationsreihe

	Reaktion von Metallen und Nichtmetalloxiden
4-6	Eigenschaften von Wasserstoff Wasserstoffnachweis: Knallgasprobe Katalysator Satz von Avogadro
8	Aufbau PSE (Mendelejew) Rutherford'scher Streuversuch Ableitung Kern-Hülle-Modell Bestimmung der Elementarteilchen von Atomen mit dem PSE Kurz: Isotope <i>Schalenmodell/Energiestufenmodell</i> <i>Zusammenhang Atombau und Stellung im PSE</i>