

Albert-Einstein-Gymnasium Buchholz

Stoffverteilungsplan Chemie , Stand nach FK vom vom 11.1.2012, ersetzt den Stand von 2009

Jahrgang	Themen	Lehrbuch/ Medien	Methoden	Lernziel kontrollen	Gewichtung schriftl./ mündlich	Nachweise der Durchführung
6 1 W-St	Laborgeräte, Stoffeigenschaften, Reinstoffe und Gemische Trennverfahren, z.T. auch in Kl.7	z.Zt. kein Lehrbuch in Abstimmung der Lehrkräfte erstellte Arbeitsblätter	Schülerexperimente in Gruppen- und Partnerarbeit, Lehrerexperimente, Frontalunterricht	1 KA, 45min Tests < 45 min Arbeits- blätter	30/70	DB Kontrolle bei Übergabe der Klasse, Austausch von KA
7 2 W-St	Aggregatzustände mit einfachem Teilchenmodell (nicht Dalton), Kennzeichen der chemischen Reaktion, Synthese, Analyse, Oxidation, Reduktion, Begriffe: Element, Verbindung, Metalle und -gewinnung (Thermit, nicht Hochofen), Reaktionsschema (Kap. 5 u.6)	Buch: Chemie heute SekI Schroedel Verlag , Arbeitsblätter Filme	Siehe Kl 6 Lernzirkel einfache Referate	2 KA pro Schuljahr zu 45 min Tests < 45 min	Bei 1 KA im Hj 30/70	DB Kontrolle bei Übergabe der Klasse , Austausch von KA
8 1 W- St	Daltonsche Atomhypothese (Kap. 4.4 ff), erste chemische Gesetzmäßigkeiten , Verhältnisformel, Wasser (Kap. 7), Reaktionsgleichungen Hochofen	Siehe Kl. 7	Siehe Kl. 6	1 KA im Schulhalbjahr Zu 45 min Tests < 45 min	30/70	DB Kontrolle bei Übergabe der Klasse, Austausch von KA
9 2 W-St	Gase, - als Moleküle, Satz von Avogadro, Elementfamilien, Atombau und Periodensystem, Ionenbegriff, Eigenschaften und Bildung einfacher Salze, Ionenbindung, Oktettregel , Säuren, Basen, Salzbildung, erweiterter Redoxbegriff, Elektrochemie	Siehe Kl. 7	Siehe Kl. 6, Webquests (NiU Heft 90) Erstellen von Tabellen Gruppenpuzzle	2 KA im Schuljahr zu 45 min Tests< 45 min	Bei 1 KA im Hj 30/70	DB Kontrolle bei Übergabe der Klasse, Austausch von KA

10 2 W- St	EN, (polare) Elektronenpaarbindung, Dipol, Wasserstoffbrückenbindung, v.d.W.-Kräfte Erdgas, Erdöl, Kohle, einfache organische Verbindungen, Nomenklatur, Struktur und Stoffeigenschaften, Molmasse, qualitative Analysemethoden, Nachweisreaktionen, Berechnungen zur quantitativen Analyse, Halogenalkane, ein- und mehrwertige Alkanole, gesellschaftliche Bedeutung	Siehe Kl. 7 Molekülbaukasten	Siehe Kl. 6, Lernzirkel Gruppenpuzzle Referate Internetrecherche Gegebenenfalls Exkursion	2 KA im Schuljahr zu 45 min Tests <45 min	Bei 1 KA im Hj 30/70	DB Kontrolle bei Übergabe der Klasse, Austausch von KA
----------------------	--	---------------------------------	---	---	----------------------------	---