

Lernziele Skript 'Teil C' (Teil 1)

Als Hilfsmittel an der Prüfung werden abgegeben: PSE. Nicht erlaubt ist die Verwendung des TR.

- (1) Für die Reaktion eines beliebigen Alkalimetalls/Erdalkalimetalls mit Wasser die Reaktionsgleichung wiedergeben sowie die Produkte benennen können. (K3)
- (2) 5 weitere Eigenschaften/Reaktionen von Alkalimetallen /Erdalkalimetallen aufzählen können. (K1)
- (3) Eigenschaften, Verwendung und Formel von Natronlauge nennen können. (K1)
- (4) Je 3 wichtige Alkaliverbindungen und Erdalkaliverbindungen sowie deren Bedeutung/Verwendung nennen können. (K1)
- (5) An einem gegebenen Beispiel erklären können, was man unter der relativen Atommasse, der relativen Molekülmasse, einem Mol und der molaren Masse versteht. (K3)
- (6) In der Lage sein, mithilfe von stöchiometrischen Berechnungen Massenberechnungen in chemischen Reaktionen, sowie Formulierungen von chemischen Formeln vornehmen zu können. (K3)
- (7) Die 3 Gasgesetze in Worten wiedergeben und auf einfache Fälle anwenden können. (K1–K3)
- (8) Erklären können, was man unter dem molaren Volumen versteht. (K1)
- (9) Den Satz von Avogadro wiedergeben und auf chemische Reaktionen anwenden können. (K1–K3)
- (10) Die Zusammensetzung von Luft beschreiben können. (K1)
- (11) Das Prinzip der Luftverflüssigung und deren Gewinnung von flüssigem Stickstoff beschreiben und mit den Gesetzmässigkeiten rund um Gase erklären können. (K1)
- (12) Den Unterschied zwischen Kohlendioxid und Kohlensäure mit einer Reaktionsgleichung und am Beispiel von kohlensäurehaltigem Mineralwasser in 1–2 Sätzen erklären können. (K1)
- (13) Erklären können, weshalb festes Kohlenstoffdioxid Trockeneis heisst und wie sowie warum damit Nebelfeffekte erzeugt werden können. (K1)

K1 = Wissen

K2 = Verständnis von Wissen

K3 = Anwendung von Wissen und Verständnis

K4 = Analyse

K5 = Synthese

K6 = Beurteilung



X