

2. Diagnosebogen 8. Klasse 2014/ 2015

Wenn du bei allen Aufgaben (ziemlich) sicher bist, dann bist du gut auf die Chemiarbeit am 5.5.15 vorbereitet.

Verwende eventuell zur Beantwortung dein Heft und das Buch. Bitte teile mir mit, bei welchen Aufgaben du noch Schwierigkeiten hast, damit ich dir helfen kann. © H. Volz

Wie sicher fühlst du dich in den folgenden Fachgebieten der Alkali- und Erdalkalimetalle und des Atombaus	sicher	ziemlich sicher	unsicher	sehr unsicher
1) Ich weiß, warum die Elemente der 1. Hauptgruppe Alkalimetalle, der 2. Hauptgruppe Erdalkalimetalle heißen				
2) Ich kann begründen, warum Natrium nur unter Petroleum, Calcium aber unter CO ₂ und Magnesium sogar an der Luft aufbewahrt werden kann				
3) Ich kann den Versuch der Reaktion von Natrium mit Wasser beschreiben und weiß, wie man den entstehenden Wasserstoff nachweist				
4) Ich weiß, was man unter Metallhydroxiden versteht und wie die Formeln für die 1. und 2. Hauptgruppe lauten				
5) Ich kenne den Unterschied zwischen einem Hydroxid und einer Lauge, auch in der Formelschreibweise				
6) Ich weiß, was man unter einer Spektralanalyse versteht				
7) Ich weiß, wie sich der Indikator „Phenolphthalein“ in einer Lauge verändert				
8) Ich kann die Reaktionsgleichungen für die Reaktion der Alkali- und Erdalkalimetalle mit Wasser mit Formeln aufstellen				
9) Ich kann den Streuversuch von Rutherford beschreiben und seine Beobachtungen deuten (Atomaufbau) s. auch Buch S. 161				
10) Ich weiß, was man unter einem Elektron, Proton und Neutron versteht und kann deren elektrische Ladung und Masse in gerundeten u-Zahlen angeben				
11) Ich weiß, was man unter einem Isotop versteht				
12) Ich weiß, was man unter einem „Reinelement“ versteht				
13) Ich kann das Bohrsche Atommodell mit den Energiestufen beschreiben und weiß, wie viele Elektronen auf jede Schale passen ($2n^2$) und was man unter „Valenzelektronen“ versteht				
14) Ich kann von einem Element, z.B. Gallium (31) mit Hilfe des PSE angeben, wie viele Elektronen, Protonen, Neutronen (ungefähr), Energiestufen und Valenzelektronen das Atom besitzt				
15) Ich weiß, was man unter der Oktettregel/ Edelgaskonfiguration versteht				
16) Ich verstehe die Schreibweise $1^2 2^8 3^4$ und kann begründet angeben, um welches Element es sich hier handelt.				
17) Ich kann auch die Schreibweise aus 16) auf andere Elemente der Hauptgruppen anwenden, z.B. Calcium (20), Zinn (50)				
18) Ich habe zur Vorbereitung der Arbeit noch einmal das Arbeitsblatt „Hier einige Aufgaben zum Atomaufbau“ bearbeitet				