

***Sei ehrlich mit dir selbst!
Dieser Bogen dient deiner Selbstkontrolle!!***

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

Verwende eventuell zur Beantwortung dein Heft, das Buch, das Internet (z.B. Wikipedia.de) Bitte teile mir mit, bei welchen Aufgaben du noch Schwierigkeiten hast, damit ich dir helfen kann.

Alle Versuche solltest du mit Durchführung, Beobachtung und Folgerung beschreiben!

Wie sicher fühlst du dich in den folgenden Fachgebieten der Alkalimetalle © H. Volz	sicher	ziemlich sicher	unsicher	sehr unsicher
1a) Ich kann die Alkalimetalle auch ohne PSE in der Reihenfolge der Hauptgruppe benennen				
1b) Ich weiß, warum die Alkalimetalle unter Petroleum aufbewahrt werden				
2) Ich kann regelmäßige Änderungen chemischer und physikalischer Eigenschaften innerhalb der Hauptgruppe beschreiben (zur Einübung Buch Seite 96)				
3) Ich kann den Versuch der Reaktion von Natrium mit Wasser beschreiben und <u>alle</u> Beobachtungen deuten				
4) Ich kann genau begründen, woraus man folgern kann, dass bei der Reaktion mit Wasser kein Natriumoxid entsteht				
5) Ich weiß, was man unter Metallhydroxiden versteht und wie die Formeln lauten				
6) Ich kenne den Unterschied zwischen einem Hydroxid und einer Lauge, auch in der Formelschreibweise				
7) Ich weiß, was man unter einer Spektralanalyse versteht und wo sie eingesetzt wird				
8) Ich kann die Reaktionen der Alkalioxide mit Wasser zu den jeweiligen Hydroxiden in Form von Reaktionsgleichungen angeben				
9) Ich kann berechnen, wie viel Gramm Wasser und wie viel Mol Kaliumoxid benötigt werden, um 56g Kaliumhydroxid zu erhalten				
10) Ich kann berechnen, wie viel Liter Wasserstoff (bei 22°C) entstehen, wenn man 21g Lithium vollständig mit Wasser reagieren lässt				
11) Ich kann außer der Frage 2 alle 6 weitere Aufgaben im Chemiebuch Seite 96 beantworten				