

1. Diagnosebogen

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

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

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

Wie sicher fühlst du dich in den folgenden Fachgebieten	sicher	ziemlich sicher	unsicher	sehr unsicher
1a) Ich weiß, was man unter der „relativen Atommasse“ versteht				
1b) Ich kann die 3 Begriffe „Mol“, „Molmasse“ und „Molvolumen“ schriftlich definieren.				
2) Ich kann das „Gesetz von Avogadro“ schriftlich formulieren.				
3) Ich kann begründet an Hand einer chemischen Formel die Molmasse eines Stoffes berechnen (z.B. von H ₂ O, MgO). <i>(Übe an weiteren Beispielen aus dem Buch!)</i>				
4) Ich kann den „Springbrunnenversuch“ mit dem Gas _x mit Durchführung, Beobachtung und Folgerung beschreiben.				
5) Ich kann einen Versuch beschreiben, der beweist, dass das Gas _x das Element „Wasserstoff“ enthalten muss.				
6) Ich kann anhand eines Versuches begründen, warum das Gas _x das Element „Chlor“ enthalten muss.				
7) Ich kann am Beispiel der Reaktion von Chlor mit Wasserstoff den Unterschied zwischen einer „unkontrollierten“ und „kontrollierten Verbrennung“ erläutern.				
8) Ich kann schriftlich die Nachweise für die Elemente „Sauerstoff“ und „Wasserstoff“, sowie die der Verbindungen „Kohlenstoffdioxid“ und „Wasser“ formulieren.				
9) Ich weiß, wie man die Molmasse eines Gases bestimmt (Glaswalzenversuch!)				
10) Ich kann ausführlich erläutern, warum die Formel des Gases _x „HCl“ sein muss.				
12) Ich kann Berechnungen anstellen: z.B. „Welche Massen in g haben 3,5 N _A Magnesiumatome?“ <i>(Schau dir hierzu weitere Aufgaben aus dem Buch an!)</i>				
13) Ich kann folgende Aufgabe lösen: Ein Oxid hat die Molmasse 56 g/mol und besteht nur aus 2 Atomen. Wie lautet die chemische Formel?				

