

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.

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	sicher	ziemlich sicher	unsicher	sehr unsicher
1) 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). (Übe an weiteren Beispielen aus dem Buch!)				
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 begründen, warum der Versuch aus Frage 7) für die Analyse des Gases _x wichtig war.				
9) Ich kann schriftlich die Nachweise für die Elemente „Sauerstoff“ und „Wasserstoff“, sowie die der Verbindungen „Kohlenstoffdioxid“ und „Wasser“ formulieren.				
10) Ich kann ausführlich erläutern, warum die Formel des Gases _x „HCl“ sein muss.				
11) Ich kann den Unterschied zwischen den Formeln „HCl _(g) “ und „HCl _(aq) “ erklären.				
12) Ich kann Berechnungen anstellen: z.B. „Welche Massen in g haben 3,5 N _A Magnesiumatome?“ (Schau dir hierzu weitere Aufgaben aus dem Buch an!)				

