

Hallo liebe Schüler der 7. Klassen,

ich hoffe, ihr habt das Experiment gut hinbekommen und ein super Protokoll geschrieben. Wer möchte, kann mir sein Protokoll gern an meine E-Mail (siehe Homepage) schicken.

Jetzt geht es weiter mit einigen theoretischen Dingen.

Bitte legt euch dazu euer **Chemielehrbuch** und **das Tafelwerk** zurecht. Im Tafelwerk findet ihr auf der **hinteren Umschlagseite** innen das **Periodensystem der Elemente (PSE)**.

Ihr kennt das ja schon aus dem Chemieraum.

Das Arbeitsblatt druckt euch bitte aus.

Solltet ihr keine Möglichkeit zum Ausdrucken haben, meldet euch bei mir (E-Mail) oder bittet eure Eltern dies zu tun.

Wir vereinbaren dann einen Abholtermin in der Schule.

So jetzt zu den Aufgaben:

1. Lies dir im Lehrbuch die Seiten 82/83 durch.

Fülle das Arbeitsblatt S.25, „Bau der Atome“, Aufgabe 1a) und b) aus.

Aufgabe 1a) schaffst du sicher gut.

Sollte dir der Lückentext (b) schwerfallen, hier die Begriffe, die eingesetzt werden müssen:

elektrisch positiv – elektrisch negativ – Atomkern – Atomhülle – Elektronen – Protonen – Atomkern – die Anzahl der Elektronen und Protonen gleich ist – leerem Raum

2. Schlage im Lehrbuch die S.86 auf und schaue dir die Abb.4 an.

Löse auf dem Arbeitsblatt S.25, „Elemente, Symbole, Periodensystem und Atombau“ die Aufgabe 1a).

Super!

Jetzt schaue dir im Tafelwerk das PSE an.

Suche das Element Aluminium und vergleiche mit der Abbildung, die du gerade beschriftet hast. Bis auf eine Zahl sieht das doch gleich aus, oder?

Übung: Suche nun im PSE folgende Elemente und schreibe sie auf die Rückseite deines Arbeitsblattes.

Bsp.: Element mit der Ordnungszahl 12 = Magnesium

(1) Ordnungszahl 7 (2) Symbol Pb (3) Atommasse 1,008 (4) Symbol S
(5) Ordnungszahl 11 (6) Symbol K (7) Atommasse 12,01 (8) Symbol Fe

Super, wir werden in Chemie noch sehr viel mit dem PSE arbeiten. Wenn du Lust hast, stelle dir selbst noch ein paar Suchaufgaben.

Bis hoffentlich bald im Chemieraum.
Eure Frau Hölzer