



Übungen mit dem Periodensystem

Die nach ihren _____ (=Kernladungszahlen)
geordneten Elemente zeigen eine sich periodisch wiederholende
Ähnlichkeit von Eigenschaften.

Die waagrechten Zeilen des Periodensystems heißen _____.

Die senkrechten Spalten des Periodensystems heißen _____.

Es wird zwischen _____ - und Nebengruppen unterschieden.

Wasserstoff hat die Ordnungszahl _____. Seine Atommasse beträgt _____ u.

Wasserstoff steht in der _____ Hauptgruppe. Zusammen mit _____ bildet
Wasserstoff die 1. Periode.

In der **2. Periode** stehen die Elemente _____.

In der **II. Hauptgruppe** stehen die Elemente _____.

Ordnungs- zahl	Symbol	Element- name	Atom- masse (u)	Haupt- gruppe	Perioden- nummer	Anzahl der Protonen	Anzahl der Elektronen	Elementart (Metall, Halbmetall, Nichtmetall, Edelgas)
3				I				
		Kohlenstoff						
	O							
10								
						12		
		Aluminium						
				III				Halbmetall
					4			Edelgas

Arbeitsauftrag:

- 1) Ergänze die Lücken und vervollständige die Tabelle mit Hilfe des CHEMIE-MASTER® - Periodensystems (<http://www.chemie-master.de/pdf/pse3.html>).