sibylle.reuter@pfrimmtalschule.de

Chemie Klasse ___ Arbeitsblatt Nr. _____

© wt GSE
http://www.chemie-master.de

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 _____
_____ .

Ordnungszahl	**Symbol**	**Elementname**	**Atommasse (u)**	**Hauptgruppe**	**Periodennummer**	**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.de-Periodensystems (http://www.chemie-master.de/pdf/pse3.html).