



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>).