**Übung: Verhältnisformeln**

**Aufgabe:**

Gib jeweils die ***Art und Ladung der Ionen***, die ***Verhältnisformel*** und den ***Namen*** der Verbindung an, die folgende Elemente miteinander bilden.

1. Natrium und Sauerstoff

**Namensgebung**

Zuerst werden die Metallkationen und dann die Nichtmetallanionen genannt.

Die Nichtmetallanionen bekommen die Endung **–id**:

*Chlorid, Fluorid, Bromid, Sulfid (S), Oxid (O), Nitrid (N), Phosphid (P)*

**Vor** dem Namen der Ionen steht jeweils die Anzahl aus der Verhältnisformel:

*mono-, di-, tri-, tetra-, penta-*

Beispiel:

Mg**3**P**2** = **Tri**magnesium**di**phosphid

1. Magnesium und Stickstoff
2. Lithium und Brom
3. Aluminium und Chlor
4. Kalium und Sauerstoff
5. Natrium und Iod
6. Calcium und Stickstoff
7. Kalium und Fluor
8. Magnesium und Brom
9. Calcium und Fluor

**Aufgabe 2:**

Ergänze die Tabelle!

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Verhältnisformel** | **Kationen** | **Anionen** |
| MgCl2 | *Mg2+* | *2 Cl-* |
| Na2S |  |  |
| PbO2 |  |  |
| Fe2O3 |  |  |
| Cu2O |  |  |
| FeCl3 |  |  |

