

Übung: Verhältnisformeln

Aufgabe:

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

- a. Natrium und Sauerstoff
- b. Magnesium und Stickstoff
- c. Lithium und Brom
- d. Aluminium und Chlor
- e. Kalium und Sauerstoff
- f. Natrium und Iod
- g. Calcium und Stickstoff
- h. Kalium und Fluor
- i. Magnesium und Brom
- j. Calcium und Fluor

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_3P_2 = **Trimagnesiumdiphosphid**

Aufgabe 2:

Ergänze die Tabelle!

Verhältnisformel	Kationen	Anionen
MgCl_2	Mg^{2+}	2 Cl^-
Na_2S		
PbO_2		
Fe_2O_3		
Cu_2O		
FeCl_3		

