

Kapitel 2: Die kleinsten TeilchenSalze: Formeln und Name

Arbeitsblatt 2.5

FORMEL:

Für die Formel eines Salzes musst du wissen, **wie viel Kationen** und **wie viel Anionen** du brauchst um die **Ladung 0** zu erhalten. Die Anzahl dieser Kationen und Anionen schreibst du als kleine Zahl (Index) hinter das Ion. (nur „1“ lässt man weg)

Zum Beispiel: (immer zuerst Kation, dann Anion)

Kation	Anion	Formel	<i>positive Ladung</i>	<i>negative Ladung</i>
Mg^{2+}	F^-	MgF_2	ein Mg^{2+} : 2+	zwei F^- : 2-

NAME:

Beim Namen der Salze schreibt man zuerst das Kation und dann das Nichtmetall mit „id“.

Zum Beispiel: $NaCl \rightarrow$ Natriumchlorid

Ausnahme bei den Anionen: C: Carbid, N: Nitrid, O, Oxid, S Sulfid

1. Erstelle die Formeln und Namen aller möglichen Kombinationen aus Na, Be, Al, N, O, S und Cl.

Kapitel 2: Die kleinsten TeilchenSalze: Formeln und Name

Arbeitsblatt 2.5

FORMEL:

Für die Formel eines Salzes musst du wissen, **wie viel Kationen** und **wie viel Anionen** du brauchst um die **Ladung 0** zu erhalten. Die Anzahl dieser Kationen und Anionen schreibst du als kleine Zahl (Index) hinter das Ion. (nur „1“ lässt man weg)

Zum Beispiel: (immer zuerst Kation, dann Anion)

Kation	Anion	Formel	<i>positive Ladung</i>	<i>negative Ladung</i>
Mg²⁺	F⁻	MgF₂	ein Mg ²⁺ : 2+	zwei F ⁻ : 2-

NAME:

Beim Namen der Salze schreibt man zuerst das Kation und dann das Nichtmetall mit „id“.

Zum Beispiel: NaCl → Natriumchlorid

Ausnahme bei den Anionen: C: Carbid, N: Nitrid, O, Oxid, S Sulfid

1. Erstelle die Formeln und Namen aller möglichen Kombinationen aus Na, Be, Al, N, O, S und Cl.