

## Écriture de la formule d'un composé ionique

Pour écrire la formule d'un **composé ionique**, il faut suivre une méthode simple basée sur les charges des ions. Voici les étapes à suivre :

### 1. Identifier les ions constituant le composé

- **Cation (ion positif)** : Par exemple, le sodium (Na) perd un électron pour devenir  $\text{Na}^+$ .
- **Anion (ion négatif)** : Par exemple, le chlore (Cl) gagne un électron pour devenir  $\text{Cl}^-$ .

### 2. Écrire les symboles des ions

- Le symbole du cation est écrit en premier, suivi du symbole de l'anion.

*Exemple :  $\text{NaCl}$  composé de  $\text{Na}^+$  (cation sodium) et  $\text{Cl}^-$  (anion chlorure).*

### 3. Déterminer le nombre d'ions nécessaires pour équilibrer les charges

- Le nombre d'ions de chaque type doit être choisi de manière à ce que la charge totale du composé soit **nulle**.
- Si les charges des ions sont déjà opposées et égales, un ion de chaque type suffit.
- Si les charges ne sont pas égales, il faut multiplier les ions de façon que la somme des charges soit nulle.

### 4. Écrire la formule en utilisant les indices

- On place un indice après chaque symbole d'ion pour indiquer le nombre d'ions nécessaires.
- Si un ion apparaît une seule fois, l'indice est omis.

Schéma :

