

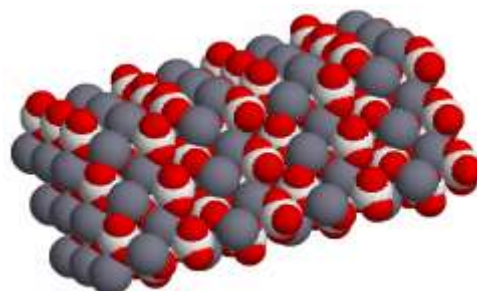
## Composés ioniques

Un composé ionique est un empilement régulier d'un très grand nombre d'anions et de cations, l'ensemble étant électriquement neutre.

La formule indique les proportions des ions constituant le composé ; elle s'établit en respectant la neutralité électrique

Exemple :

le carbonate de calcium dont la formule est  $\text{CaCO}_3$ , formé d'ions  $\text{Ca}^{2+}$  (gris) et  $\text{CO}_3^{2-}$  (gris clair et rouge), les proportions étant 1  $\text{Ca}^{2+}$  pour 1  $\text{CO}_3^{2-}$



Etablir la formule des cristaux ioniques suivant :

	Cation	Anion	Neutralité	Formule du cristal
Chlorure de sodium	$\text{Na}^+$	$\text{Cl}^-$	$1 \times 1^+ + 1 \times 1^- = 0$	$\text{NaCl}$
Sulfate de cuivre II	$\text{Cu}^{2+}$	$\text{SO}_4^{2-}$	$1 \times 2^+ + 1 \times 2^- = 0$	
Sulfate de fer II	$\text{Fe}^{2+}$			
Chlorure de magnésium	$\text{Mg}^{2+}$			
Chlorure de calcium	$\text{Ca}^{2+}$			
Sulfate de sodium				
Hydroxyde de sodium (soude)		$\text{OH}^-$		
Hydroxyde de cuivre				
Sulfate d'aluminium	$\text{Al}^{3+}$			