

Nomenclature des ions

I) Nomenclature des cations

- C'est un ion chargé **positivement**. Il provient donc d'un atome qui a **perdu** un ou plusieurs électrons.
- Un cation possède le même nom que l'atome dont il provient. Pour différencier l'ion de l'atome, on rajoute le mot "ion" devant son nom :

Symbole du cation	Nom du cation	Symbole du cation	Nom du cation
Ag ⁺	Ion argent	Zn ²⁺	Ion zinc
Na ⁺	Ion sodium	Mg ²⁺	Ion magnésium
K ⁺	Ion potassium	Ca ²⁺	Ion calcium
H ⁺	Ion hydrogène	Pb ²⁺	Ion plomb
		Al ³⁺	Ion aluminium

- Certains atomes peuvent donner deux types d'ions. On rajoute donc la charge en chiffres romains entre parenthèses après le nom :

Symbole du cation	Nom chimique du cation	Nom usuel du cation
Cu ⁺	Ion cuivre (I)	Ion cuivreux
Cu ²⁺	Ion cuivre (II)	Ion cuivrique
Fe ²⁺	Ion fer (II)	Ion ferreux
Fe ³⁺	Ion fer (III)	Ion ferrique

II) Nomenclature des anions

- C'est un ion chargé **négativement**. Il provient donc d'un atome qui a **gagné** un ou plusieurs électrons.

On distingue deux catégories d'anions :

- Les anions *monoatomiques* (qui proviennent **d'un seul** atome) : on rajoute "*ure*" à la fin du nom de l'atome correspondant, précédé du terme "*ion*".

Symbole de	Nom de l'anion
Cl ⁻	Ion chlorure
Br ⁻	Ion bromure
I ⁻	Ion iodure
O ²⁻	Ion oxydure

➤ Les *anions polyatomiques* (qui proviennent **de plusieurs** atomes) :

Nom de l'anion	Symbole de l'anion	Nom de l'anion	Symbole de l'anion
Ion hydroxyde	HO^-	Ion carbonate	CO_3^{2-}
Ion nitrate	NO_3^-	Ion hydrogénocarbonate (ion bicarbonate)	HCO_3^-
Ion phosphate	PO_4^{3-}	Ion permanganate	MnO_4^-
Ion sulfate	SO_4^{2-}		