

## QUELQUES IONS MONOATOMIQUES ET POLYATOMIQUES

### Ions négatifs : anions

Nom	Formule chimique
Ion bromure	$\text{Br}^-$
Ion chlorure	$\text{Cl}^-$
Ion chlorate	$\text{ClO}_3^-$
Ion dihydrogénophosphate	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
Ion hydrogénocarbonate	$\text{HCO}_3^-$
Ion hydrogènesulfate	$\text{HSO}_4^-$
Ion hydroxyde	$\text{OH}^-$
Ion oxyde	$\text{O}^{2-}$
Ion carbonate	$\text{CO}_3^{2-}$
Ion dichromate	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
Ion hydrogénophosphate	$\text{HPO}_4^{2-}$
Ion phosphate	$\text{PO}_4^{3-}$

Nom	Formule chimique
Ion fluorure	$\text{F}^-$
Ion iodure	$\text{I}^-$
Ion hypochlorite	$\text{ClO}^-$
Ion nitrate	$\text{NO}_3^-$
Ion nitrite	$\text{NO}_2^-$
Ion perchlorate	$\text{ClO}_4^-$
Ion permanganate	$\text{MnO}_4^-$
Ion sulfure	$\text{S}^{2-}$
Ion sulfate	$\text{SO}_4^{2-}$
Ion sulfite	$\text{SO}_3^{2-}$
Ion thiosulfate	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$

### Ions positifs : cations

Nom	Formule chimique
Ion argent	$\text{Ag}^+$
Ion cuivreux	$\text{Cu}^+$
Ion lithium	$\text{Li}^+$
Ion ammonium	$\text{NH}_4^+$
Ion baryum	$\text{Ba}^{2+}$
Ion calcium	$\text{Ca}^{2+}$
Ion cuivrique	$\text{Cu}^{2+}$
Ion ferreux	$\text{Fe}^{2+}$
Ion aluminium	$\text{Al}^{3+}$

Nom	Formule chimique
Ion mercureux	$\text{Hg}^+$
Ion potassium	$\text{K}^+$
Ion sodium	$\text{Na}^+$
Ion hydronium	$\text{H}_3\text{O}^+$
Ion magnésium	$\text{Mg}^{2+}$
Ion mercurique	$\text{Hg}^{2+}$
Ion plomb	$\text{Pb}^{2+}$
Ion zinc	$\text{Zn}^{2+}$
Ion ferrique	$\text{Fe}^{3+}$