

# REVISIONS

## QUELQUES IONS A CONNAITRE !!!

| ANIONS                       |                        | CATIONS                |                 |
|------------------------------|------------------------|------------------------|-----------------|
| Formule chimique             | Nom                    | Formule chimique       | Nom             |
| $\text{HO}^-$                | ion hydroxyde          | $\text{H}_3\text{O}^+$ | ion oxonium     |
| $\text{SO}_4^{2-}$           | ion sulfate            | $\text{Na}^+$          | ion sodium      |
| $\text{PO}_4^{3-}$           | ion phosphate          | $\text{K}^+$           | ion potassium   |
| $\text{NO}_3^-$              | ion nitrate            | $\text{Ag}^+$          | ion argent      |
| $\text{MnO}_4^-$             | ion permanganate       | $\text{NH}_4^+$        | ion ammonium    |
| $\text{HCO}_3^-$             | ion hydrogénocarbonate | $\text{Fe}^{2+}$       | ion fer (II)    |
| $\text{CO}_3^{2-}$           | ion carbonate          | $\text{Fe}^{3+}$       | ion fer (III)   |
| $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ | ion dichromate         | $\text{Cu}^{2+}$       | ion cuivre (II) |
|                              |                        | $\text{Zn}^{2+}$       | ion zinc        |
|                              |                        | $\text{Al}^{3+}$       | ion aluminium   |
|                              |                        | $\text{Cr}^{3+}$       | ion chrome      |

**Rappel :**

Les ions atomiques peuvent souvent se déduire de leur position dans la classification périodique !