

## ...et quelques formules chimiques à savoir

### Espèces moléculaires

$\text{H}_2\text{O}$  : eau (liq)

$\text{CO}_2$  : dioxyde de carbone (gaz)

$\text{SO}_2$  : dioxyde de soufre (gaz)

$\text{O}_3$  : ozone (gaz)

$\text{HCl}$  : acide chlorhydrique (gaz)

$\text{NH}_3$  : ammoniac (gaz)

$\text{CH}_3\text{COOH}$  : acide éthanoïque (liq)

### Ions :

$\text{NH}_4^+$  : ion ammonium

$\text{CH}_3\text{COO}^-$  : ion éthanoate

$\text{H}_3\text{O}^+$  : ion hydronium (ou oxonium)

$\text{OH}^-$  : ion hydroxyde ( ou  $\text{HO}^-$  )

$\text{Cl}^-$  : ion chlorure

$\text{F}^-$  : ion fluorure

$\text{HCO}_3^-$  : ion hydrogénocarbonate (ou ion bicarbonate)

$\text{CO}_3^{2-}$  : ion carbonate

$\text{SO}_4^{2-}$  : ion sulfate

$\text{NO}_3^-$  : ion nitrate

$\text{K}^+$  : ion potassium

$\text{Na}^+$  : ion sodium

$\text{Ca}^{2+}$  : ion calcium

$\text{Mg}^{2+}$  : ion magnésium

$\text{Na}^+$  : ion sodium

### Composés ioniques :

$\text{NaOH}$  : soude (ou hydroxyde de sodium) (s)

$\text{KOH}$  : hydroxyde de potassium (ou potasse) (s)