

# Chapitre 17

## Les noms chimiques

Les substances chimiques sont baptisées suivant des règles qui doivent tenir compte du type et du nombre d'atomes qui constituent la molécule. Les combinaisons sont multiples et les règles assez complexes.

Voici des molécules usuelles à deux et trois éléments et leurs noms.

### Combinaisons à deux éléments

On prend en général le nom de l'élément le plus électronégatif avec le suffixe -ure, et le nom intact du deuxième.

#### **Exemples:**

- Chlorure de sodium = NaCl (sel de cuisine)
- Sulfure de molybdène, MoS<sub>2</sub> (lubrifiant solide, utilisé dans l'espace)
- Carbure de calcium, CaC<sub>2</sub> (le carburant de certaines lampes)

Dans le cas particulier de l'oxygène, le suffixe -ure est remplacé par -yde.

#### **Exemple:**

- Oxyde de fer, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (rouille)

Si le métal est remplacé par de l'hydrogène, ce sont des acides et le suffixe est -hydrique.

#### **Exemples:**

- Chlorure d'hydrogène, HCl, devient acide chlorhydrique
- Sulfure d'hydrogène, H<sub>2</sub>S, devient acide sulfhydrique

### Combinaisons à trois éléments

Ces combinaisons contiennent souvent de l'oxygène; les plus courantes ont des noms formés de la même façon que ceux à deux éléments, le suffixe étant -ate.

#### **Exemples:**

- Chlorate de sodium, NaClO<sub>3</sub> (herbicide)
- Sulfate de fer, FeSO<sub>4</sub> (médicament contre l'anémie)
- Carbonate de calcium, CaCO<sub>3</sub> (calcaire, craie)

Les combinaisons correspondantes où le métal est remplacé par l'hydrogène s'appellent de la même manière, mais ce sont des acides et prennent le suffixe -ique.

#### **Exemples:**

- H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, sulfate d'hydrogène ou acide sulfurique
- H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, carbonate d'hydrogène ou acide carbonique
- HClO<sub>3</sub>, chlorate d'hydrogène ou acide chlorique

Si la partie non métallique est remplacée par le groupement hydroxyle OH, on parle alors d'hydroxyde.

#### **Exemples:**

- NaOH, hydroxyde de sodium
- Mg(OH)<sub>2</sub>, hydroxyde de magnésium