

## Comment nommer des composés

**Importante** : Les composés sont des combinaisons d'éléments (2 ou plus) qui font ensemble des nouvelles substances.

Les noms de ces composés nous donnent des informations importantes sur les éléments et la nature de leur composition.

Avant qu'on écrive la formule chimique d'un composé, il faut déterminer si c'est un composé ionique ou un composé covalent. Le type de composé détermine laquelle des « recettes » suivantes on doit utiliser pour écrire les noms.

1. Composés ioniques sont des composés faits d'un non-métal plus un métal. Selon la position dans le Tableau Périodique.

- Par exemple, Na (Sodium est un métal) plus Cl (Chlore est un gaz)
- On écrit le nom du non-métal avec le suffixe « ure » plus « de » plus le nom du métal.
- Donc : NaCl = La chlorure de sodium

## NOTE TRÈS IMPORTANTE :

Oxygène = Oxyde comme dans FeO = l'Oxyde de Fer

Azote(N) = Nitrure pas « Azure »

### 2. Composés covalents : non-métal plus non-métal

- Nommez le second élément et ajoutez -ure.
- Ajoutez un préfix pour indiquer le nombre d'atomes.

1. Mono	6. hexa
2. Di	7. hepta
3. Tri	8. octa
4. Tétra	9. nona
5. Penta	10. déca

Donc :  $\text{SiCl}_4$  = tétrachlorure de silicium.

$\text{CO}_2$  = dioxyde de carbone

$\text{N}_2\text{S}_4$  = tetrasulfure de diazote

Notez : On n'utilise jamais le préfix « mono » pour identifier un atome du premier élément dans la formule. C'est pourquoi  $\text{CO}_2$  = « dioxyde de carbone » PAS dioxyde de « MONO » carbone.

