

Les noms et les formules des composés simples

Section 3.2

Chaque composé...

- ◆ ... a un nom qui indique les types d'ions ou d'atomes qu'il contient.
- ◆ ... a une formule chimique qui donne la proportion de ces ions ou de ces atomes.

Les règles pour donner des noms chimiques :

- ◆ Des composés ioniques : Voir pages 81-82
- ◆ Des composés covalents : Voir pages 83

Des composés ioniques:

- ◆ Contient deux parties:
 - L'ion négatif (le non-métal)
 - L'ion positif (le métal)
- ◆ Le nom de l'ion négatif se termine en général par le suffixe **-ure** ou (**-yde** pour l'oxygène)
- ◆ Le nom de l'ion positif est le même nomme que l'élément

Le **chlorure** de Sodium

Les ions négatifs:

Élément	Symbole	Ion
Fluor	F ⁻	Fluorure
Chlore	Cl ⁻	Chlorure
Brome	Br ⁻	Bromure
Iode	I ⁻	Iodure
Oxygène	O ²⁻	Oxyde
Soufre	S ²⁻	Sulfure
Sélénium	Se ²⁻	Séleniure
Azote	N ³⁻	Nitrure
Phosphore	P ³⁻	Phosphure

Des exemples des composés ioniques:

- ◆ MgBr₂ – Bromure de magnésium
- ◆ NaF – Fluorure de sodium
- ◆ CaI₂ – Iodure de calcium

Des composés covalentes:

- ◆ Contient deux parties:
 - Un préfixe pour indiquer le nombre d'atomes
 - Le nom de deux éléments non-métaux
- ◆ Le nom du deuxième élément se termine en en général par le suffixe **-ure** ou **(-yde** pour l'oxygène).
 - NOTE: On utilise les mêmes terminaisons que pour les ions négatifs

Les préfixes:

Nombre d'atomes	Préfixe
1	Mono (utilisé seulement pour le premier atome)
2	Di
3	Tri
4	Tétra
5	Penta
6	Hexa
7	Hepta
8	Octa
9	Nona
10	Déca

Des exemples des composés covalentes:

- ◆ CO_2 – Dioxyde de carbone
- ◆ NF_3 – Trifluorure de nitrogène
- ◆ N_2O_4 – Tetraoxyde de dinitrogène

Les règles en anglais:

- ◆ http://www.saskschools.ca/curr_content/science10/unitb/namecpds.html