

## 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 <sup>2-</sup>	Oxyde
Soufre	S <sup>2-</sup>	Sulfure
Sélénium	Se <sup>2-</sup>	Séléniure
Azote	N <sup>3-</sup>	Nitrure
Phosphore	P <sup>3-</sup>	Phosphure

### Des exemples des composés ioniques:

- ◆ MgBr<sub>2</sub> – Bromure de magnésium
- ◆ NaF – Fluorure de sodium
- ◆ CaI<sub>2</sub> – 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:

- ◆  $\text{CO}_2$  - Dioxyde de carbone
- ◆  $\text{NF}_3$  - Trifluorure de nitrogène
- ◆  $\text{N}_2\text{O}_4$  - Tetraoxyde de dinitrogène

## Les règles en anglais:

- ◆ [http://www.saskschools.ca/curr\\_content/science10/unitb/namecpds.html](http://www.saskschools.ca/curr_content/science10/unitb/namecpds.html)