

-Pour être en mesure de bien nommer les différents composés, il faut être capable de reconnaître les ions positifs et négatifs.

-Il faut en plus connaître certains préfixes numériques :

mono=1 tri=3 penta=5 hepta=7 nona=9

Di ou bi =2 tétra=4 hexa=6 octa=8 déca=10

2) Sels binaires

-Les sels binaires sont des **composés** formés de 2 éléments.
métal --- non-métal

-Lorsqu'on nomme ces composés, on commence par l'élément final

auquel on ajoute la terminaison ure et on termine avec le premier élément avec un chiffre romain si nécessaire (pour exprimer le nombre d'oxydation des métaux de transitions)

Non-métal + ure de métal (chiffre romain)

Tu peux utiliser les préfixes numériques bien que ce ne soit pas nécessaire pour les sels.

- Ex. 1) NaCl Chlorure de sodium
 Ex. 2) KF Fluorure de potassium
 Ex. 3) CaS Sulfure de calcium
 Ex. 4) RbCl Chlorure de rubidium
 Ex. 5) MgBr₂ Bromure de magnésium
 Ex. 6) ScI₃ Iodure de scandium
 Ex. 7) Ca₃N₂ Nitride de calcium
 Ex. 8) Ta₂S₅ Sulfure de tantalum
 Ex. 9) PbCl₂ Chlorure de plomb (II)
 Ex. 10) PbCl₄ Chlorure de plomb (IV)

Exercice 1: Nomme les sels binaires suivants:

- a) LiCl chlorure de lithium
 b) NaI iodure de sodium
 c) MgS Sulfure de magnésium
 d) CrCl₃ Chlorure de chrome (III)
 e) CuBr₂ bromure de cuivre (II)
 f) VF₅ fluorure de vanadium (V)
 g) PdI₄ iodure de palladium (IV)
 h) AuBr₃ bromure d'or (III)
 i) AuBr bromure d'or (I)

Exercice 2: Donner la formule chimique pour :

- a) Fluorure de hafnium HfF₄
 b) Chlorure de fer (III) FeCl₃
 c) Sulfure de titane (IV) TiS₂
 d) Sélénure de scandium Sc₂Se₃
 e) Chlorure de fer (II) Fe⁺²Cl₂
 f) Chlorure de calcium CaCl₂

3) Sels ternaires

- Les sels ternaires sont des composés formés de 3 éléments.
- Les sels ternaires sont normalement fait d'un élément métallique et d'un ion polyatomique.
- Les métaux sont des éléments positifs, donc ils seront placés au début de la formule chimique
- Les anions polyatomiques sont négatifs donc ils seront placés à la fin de la formule chimique.
métal + ion polyatomique

-Lorsqu'on nomme ces composés, on commence par l'ion négatif et on termine avec le nom de l'élément métallique avec un chiffre romain si nécessaire.

ion polyatomique + ions de métal (chiffre romain)

- ex1) Na_2SO_4 Sulfate de sodium
- ex2) CaCO_3 Carbonate de calcium
- ex3) $(\text{NH}_4)\text{NO}_3$ Nitrate d'ammonium
- ex4) $\text{Sr}(\text{ClO}_3)_2$ Chlorate de strontium
- ex 5) $\text{Pb}(\text{CO}_3)_2$ Carbonate de plomb (II)
- ex6) $\text{Pb}(\text{CO}_3)_2$ Carbonate de plomb (IV)

Exercice 3 : Nommer les sels ternaires suivants:

- a) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ Nitrate d'aluminium (III)
- b) $\text{Cu}(\text{BrO}_3)_2$ Bromate de cuivre (I)
- c) Ag_2CO_3 Carbonate d'argent (I)
- d) NH_4BrO Bromate d'ammonium

Exercice 4 : Donner la formule chimique pour:

- a) carbonate de cobalt (II) CoCO_3
- b) carbonate de cobalt (III) $\text{Co}_2(\text{CO}_3)_3$
- c) phosphate de sodium Na_3PO_4

- Exercice 5: Nomme les sels ternaires suivants:
- a) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ Nitrate d'aluminium
 - b) $\text{Cu}(\text{BrO}_3)_2$ Bromate de cuivre (II)
 - c) Ag_2CO_3 Carbonate d'argent
 - d) NH_4BrO_3 Bromate d'ammonium
 - e) CoCO_3 Carbonate de cobalt (II)
 - f) $\text{Co}_2(\text{CO}_3)_3$ Carbonate de cobalt (III)
 - g) Na_3PO_4 Phosphate de sodium
 - h) CaCO_3 Carbonate de calcium

EXERCICES p. 105 #23