

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

-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 _____

Ex. 2) KF _____

Ex. 3) CaS _____

Ex. 4) RbCl _____

Ex. 5) MgBr₂ _____

Ex. 6) ScI₃ _____

Ex. 7) Ca₃N₂ _____

Ex. 8) Ta₂S₅ _____

Ex. 9) PbCl₂ _____

Ex. 10) PbCl₄ _____

Exercice 1: Nomme les sels binaires suivants:

a) LiCl _____

b) NaI _____

c) MgS _____

d) CrCl₃ _____

e) CuBr₂ _____

f) VF₅ _____

g) PdI₄ _____

h) AuBr₃ _____

i) AuBr _____

Exercice 2: Donner la formule chimique pour :

a) Fluorure de hafnium _____

b) Chlorure de fer (III) _____

c) Sulfure de titane (IV) _____

d) Selenure de scandium _____

e) Chlorure de fer (II) _____

f) Chlorure de calcium _____

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.

ions de métal (chiffre romain)

ex1) Na_2SO_4 _____

ex2) CaCO_3 _____

ex3) NH_4NO_3 _____

ex4) $\text{Sr}(\text{ClO}_3)_2$ _____

ex 5) PbCO_3 _____

ex6) $\text{Pb}(\text{CO}_3)_2$ _____

Exercice 3 : Nommer les sels ternaires suivants:

a) $\text{Al}(\text{NO}_3)$ _____

b) $\text{Cu}(\text{BrO}_3)$ _____

c) Ag_2CO_3 _____

d) NH_4BrO _____

Exercice 4 : Donner la formule chimique pour:

a) carbonate de cobalt (II) _____

b) carbonate de cobalt (III) _____

c) phosphate de sodium _____

Exercice 5: Nomme les sels ternaires suivants:

a) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ _____

b) $\text{Cu}(\text{BrO}_3)_2$ _____

c) Ag_2CO_3 _____

d) NH_4BrO_2 _____

e) CoCO_3 _____

f) $\text{Co}_2(\text{CO}_3)_3$ _____

g) Na_3PO_4 _____

h) CaCO_3 _____

EXERCICES p. 105 #23 correction p.109