

A) La nomenclature des bases

- Les bases sont des composés qui possèdent un élément métallique et l'ion hydroxyde.
- Les métaux sont des éléments électropositifs donc ils seront placés au début de la formule chimique.
- L'ion hydroxyde est négatif, donc il sera placé a la fin de la formule chimique

Lorsqu'on le nomme, on commence par la partie négative ^{métal + OH} et on termine par le nom de l'élément métallique avec un chiffre romain si nécessaire.

ex.1) NaOH Hydroxyde de sodium

ex.2) Mg(OH)₂ Hydroxyde de Magnésium

Ex.3) KOH Hydroxyde de potassium

ex.4) Ca(OH)₂ Hydroxyde de calcium

Ex.5) CuOH Hydroxyde de cuivre I

ex.6) Cu(OH)₂ Hydroxyde de cuivre II

Exercice 1: Nomme les bases suivantes.

a) LiOH _____

b) Co(OH)₂ _____

c) Fe(OH)₂ _____

d) Co(OH)₃ _____

2. Donner la formule chimique des bases suivantes:

a) Hydroxyde de mercure (I)



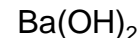
b) Hydroxyde d'ammonium



c) Hydroxyde de nickel (II) (dihydroxyde de nickel)



d) Hydroxyde de barium (dihydroxyde de baryum)



B) Nomenclature des acides binaires

-Seulement 2 sortes d'éléments dont l'un est l'hydrogène.

-Lorsqu'on le nomme on dit acide, le début de l'élément non-métallique avec la terminaison hydrique

OU on nomme la partie négative et on termine avec la partie positive (H) en utilisant le bon préfixe numérique.

Les acides sont TOUJOURS en solution aqueuse et on doit l'indiquer! aq

-ex.1) HCl (aq) Acide chlorhydrique ou Chlorure d'hydrogène

-ex.2) HBr (aq) Acide bromhydrique ou Bromure d'hydrogène

-ex.3) HI (aq) Acide iodhydrique ou iodure d'hydrogène

-ex. 4) H₂S (aq) Acide sulfhydrique ou sulfure de dihydrogène

-ex. 5) HF (aq) Acide fluorhydrique ou fluorure d'hydrogène

C) Nomenclature des acides ternaires (oxacides)

- 3 sortes d'éléments (de l'hydrogène avec un ion polyatomique)

-aussi connu sous le nom d' oxacides (des acides avec de l'oxygène)

-lorsqu'on le nomme, on dit acide, le nom de l'ion polyatomique avec la bonne terminaison (ique ou eux)

OU on décompose la partie négative en utilisant le bon préfixe numérique et on termine avec la partie positive (H) avec le bon préfixe numérique.

***** Les ions qui finissent par **ate** finiront par **ique** *****

***** Les ions qui finissent par **ite** finiront par **eux** *****

Truc : Attic et Hideux

E) Oxyde non métalliques

non-métal + O

- Des composés avec de l' oxygène et un élément Non-métallique
- L'oxygène possède un état d'oxydation de -2
- Lorsqu'on le nomme, on commence par le préfixe numérique
pour indiquer le nombre d'atomes d'oxygène, on ajoute le terme oxyde et on termine avec le nom de l'élément Non-métallique.
- Si il y a plus qu' un atome de non-métal, il faut aussi indiquer sa quantité à l'aide d'un préfixe numérique.
- On utilise aussi cette technique pour des composés contenant deux Non-métaux
 - ex.1) CO_2 Dioxyde de carbone
 - ex.2) SO_3 Trioxyle de soufre
 - ex.3) P_2O_5 Pentaoxyde de diphosphore
 - ex.4) CO Monoxyde de carbone
 - ex.5) CCl_4 Tetrachlorure de carbone