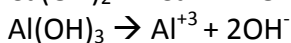
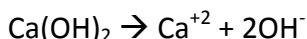


Bases ou Hidróxidos

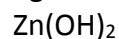
Base é toda substância que dissolvida em água, libera íons OH^-

Dissociação das bases:



As bases são formadas por: (metal)OH

Exemplo: Pb(OH)_2



Obs: NH_4^{+1} = amônio

NH_3 = amônia

Nomenclatura:

a) para metais de nox fixo (Al^{+3} , Zn^{+2} , Ag^{+1} , família 1A, 2A e 3A):

Hidróxido de _____ (metal)

Exemplo:

NaOH → Hidróxido de Sódio

AgOH → Hidróxido de Prata

Ba(OH)_2 → Hidróxido de Bário

Mg(OH)_2 → Hidróxido de Magnésio

$\text{NH}_4\text{(OH)}$ → Hidróxido de Amônio

b) para metais de nox variável:

Fe, Co, Ni → +2 ou +3

Cu, Hg → +1 ou +2

Pt, Sn, Pb → +2, ou +4

Au → +1 ou +3

Hidróxido de _____ + (nox em algarismo Romano)

Hidróxido de _____ + OSO (menor nox)

+ ICO (maior nox)

Exemplo:

Fe(OH)_2 → Hidróxido de ferro II

Fe(OH)_3 → Hidróxido de ferro III

Ou

Fe(OH)_2 → Hidróxido ferroso

Fe(OH)_3 → Hidróxido férrico

Cu(OH) → Hidróxido de cobre I ou Hidróxido cuproso

Pb(OH)_4 → Hidróxido de Chumbo IV ou Hidróxido plúmbico

Au(OH)_3 → Hidróxido de ouro III ou Hidróxido áurico

Classificação das bases:

a) Quanto ao número de hidroxilas OH^-

Monobase $\rightarrow \text{Li}(\text{OH})$

Dibase $\rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$

Tribase $\rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3$

Tetrabase $\rightarrow \text{Pb}(\text{OH})_4$

b) Força das Bases:

Fortes: 1A e 2A

Fracas: outras

c) Solubilidade:

Solúvel: 1A e NH_4OH

Pouco Solúvel: 2A

Insolúvel: outras