

## Propósito:

Identificar las características y la formulación de los hidróxidos

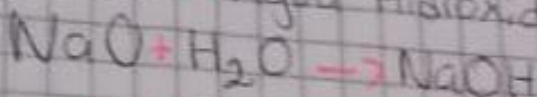
## Hidróxidos

Los hidróxidos son compuestos formados por un metal (catión) y un hidróxido (OH<sup>-</sup> anión). Su fórmula es  $M(OH)_n$

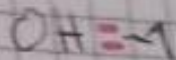
Ejm:

Catión      Anión

Oxido de magnesio + Agua      Hidróxido de magnesio



## Nomeclatura Stock:



Primero se tiene que nombrar el hidróxido luego se le pone de y va el elemento "X" colocando en paréntesis la valencia que utilizó el elemento "X" en números romanos

Ejm:  $NaOH$  Hidróxido de sodio (I)

$Ca(OH)_2$  Hidróxido de calcio (II)

## Nomeclatura Sistemática:

Dependiendo de la valencia que se represente en la fórmula se le debe colocar el prefijo de la cantidad adecuada

Ejm:  $Ca(OH)_2$  = Dihidróxido de calcio  
 $Au(OH)_3$  = trihidróxido de oro

Nomeclatura tradicional: En esta nomenclatura los hidróxidos se nombran igual que los óxidos solo que reemplazando la palabra óxido por hidróxido.

Complete la siguiente tabla.

Fórmula	N. sistemática	N. de stock	N. Tradicional
Na OH	hidróxido de sodio	Hidróxido de sodio (I)	Hidróxido sódico
Ca(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de calcio	Hidróxido de calcio (II)	Hidróxido calcico
Cu(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de cobre	Hidróxido de cobre (II)	Hidróxido cubrico
Co(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de cobalto	Hidróxido de cobalto (II)	Hidróxido cobaltoso
Fr OH	Hidróxido de francio	Hidróxido de francio	Hidróxido francico
Be(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de berilio	Hidróxido de berilio	Hidróxido berílico
Ag OH	Hidróxido de plata	Hidróxido de plata	Hidróxido platínico
Zn(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de zinc	Hidróxido de zinc	Hidróxido zincico