

Identificar las características y la formulación de los hidróxidos

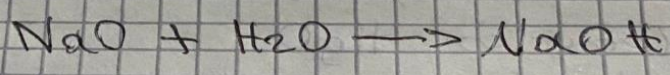
Hidróxidos

Son compuestos iónicos formados por un metal (catión) y un elemento del grupo hidroxido (OH⁻) (anión). Se trata de compuestos ternarios, aunque tanto su formulación y nomenclatura son idénticas a la de los compuestos binarios.

Fórmula de los hidróxidos: Es del tipo X(OH)_n siendo n el número de los iones igual que el número de oxidación del catión metálico.

Ejemplo:

Oxido de magnesio + Agua hidroxido de magnesio



Actividad

1 Complete la siguiente tabla.

Fórmula	N. sistemática	N. de stock
Na OH	Monhidróxido de sodio	Hidróxido de sodio (I)
Ca(OH) ₂	Dihidróxido de calcio	Hidróxido de calcio (II)
Cu(OH) ₂	Dihidróxido de cobre	Hidróxido de cobre (II)
Co(OH) ₂	Dihidróxido de cobalto	Hidróxido de cobalto (II)
Fr OH	Monhidróxido de francio	Hidróxido de francio (I)
Be(OH) ₂	Dihidróxido de berilio	Hidroxido de berilio (II)
Ag OH	Monhidróxido de plata	Hidroxido de plata (I)
Zn(OH) ₂	Dihidroxido de zinc	Hidroxido de zinc (II)

Hidroxidos del modulo pagina 179

Nomenclatura Tradicional

Hidroxido sodico

Hidroxido calcico

Hidroxido cobaltoso

Hidroxido cuprico

Hidroxido francico

Hidroxido berilico

Hidroxido argentico

Hidroxido cincico