

**Nomenclatura tradicional**

En el caso de la nomenclatura tradicional, los hidróxidos se nombran igual a los óxidos, empleando la palabra hidróxido.



1 Complete la siguiente tabla.

Fórmula	N. sistemática	N. de stock
Na OH	hidróxido de sodio	hidróxido de sodio
Ca(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de calcio	hidróxido de calcio
Cu(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de cobre	hidróxido de cobre (II)
Co(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de cobalto	hidróxido de cobalto (II)
Fr OH	hidróxido de francio	hidróxido de francio
Be(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de berilio	hidróxido de berilio
Ag OH	hidróxido de plata	hidróxido de plata
Zn(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de zinc	hidróxido de zinc

hidróxido sodico  
hidróxido calcico  
hidróxido cuprico  
hidróxido cobaltoso  
hidróxido francico  
hidróxido berilico  
hidróxido argéntico  
hidróxido cincico

**Ácidos**

Los ácidos son compuestos que están constituidos por hidrogeno y uno o más elementos que cuando se disuelven en un disolvente, liberan iones hidronio (H<sup>+</sup>). Estos poseen ciertas características como sabor agrio, disuelven sustancias, concentrados pueden destruir tejidos biológicos. Los podemos encontrar en los alimentos, en la industria.

Los ácidos se utilizan como sustancias químicas intermedias y catalizadores en reacciones químicas. Se encuentran en distintas industrias, como metalistería, madera, textiles, colorantes, petróleo y fotografía.