

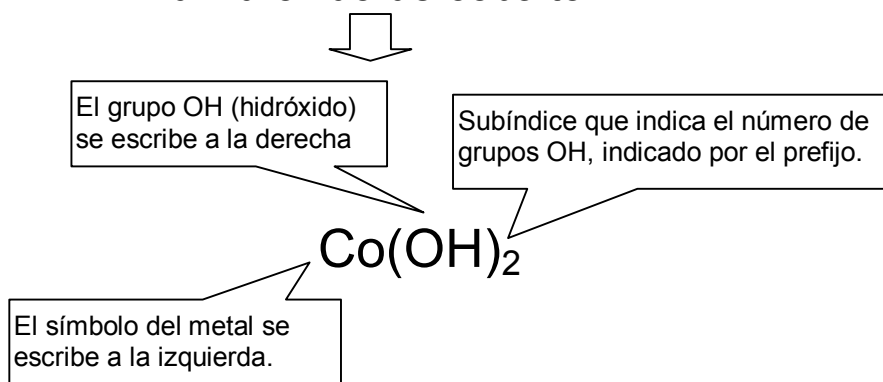
Nomenclatura de hidróxidos

Los hidróxidos son, hablando estrictamente, compuestos ternarios (formados por tres elementos), pero su nomenclatura sigue las mismas pautas que la de los compuestos binarios, ya que **pueden considerarse como la combinación del ión hidróxido, OH^- , con los metales.**

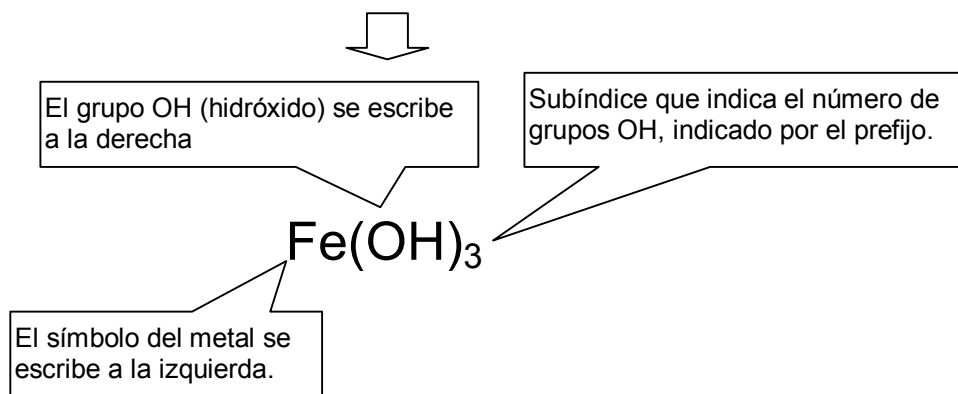
Se nombran con **la palabra hidróxido** seguida del nombre del metal. La proporción en que se combinan se indica con prefijos multiplicadores:

Del nombre a la fórmula

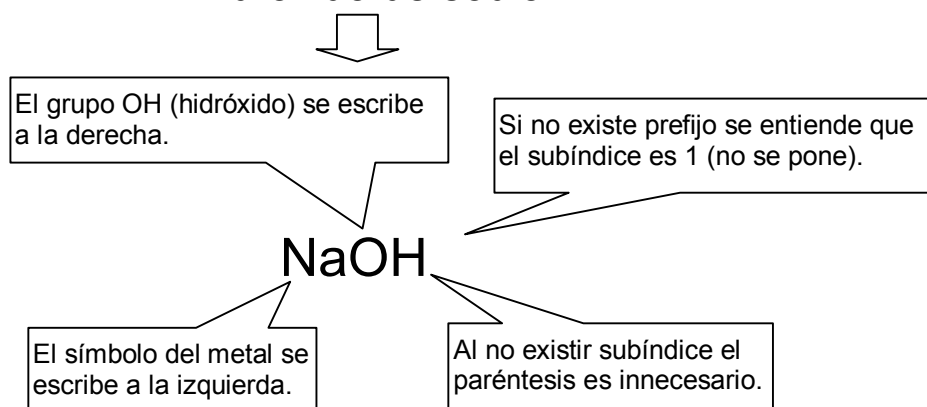
dihidróxido de cobalto



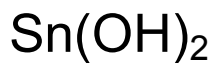
trihidróxido de hierro



hidróxido de sodio



De la fórmula al nombre



Palabra **hidróxido**.

Nombre del metal.

dihidróxido de estaño

Prefijo que nos indica el subíndice del grupo OH.

Preposición "de"



Palabra **hidróxido**.

Nombre del metal.

hidróxido de potasio

No es necesario el uso del prefijo (mono-).

Ejemplos:

Nombre	Fórmula	Fórmula	Nombre
dihidróxido de hierro	Fe(OH)_2	Ni(OH)_2	dihidróxido de níquel
hidróxido de litio	LiOH	NaOH	hidróxido de sodio
dihidróxido de calcio	Ca(OH)_2	Zn(OH)_2	dihidróxido de cinc
trihidróxido de aluminio	Al(OH)_3	AgOH	hidróxido de plata
dihidróxido de plomo	Pb(OH)_2	Cr(OH)_3	trihidróxido de cromo