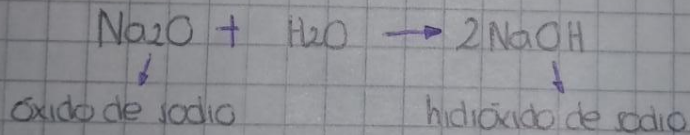


hidróxidos

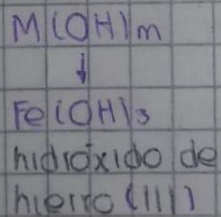
BASES

Son compuestos ternarios que se obtienen con la combinación de un óxido metálico más agua → su fórmula general (MOH).

ejemplo



Se escribe a la izquierda el metal **M** que es el más electropositivo y a la derecha el grupo hidroxilo **OH⁻** y después se intercambian los números de oxidación. La valencia del grupo hidroxilo -1 se le pone al metal como subíndice y el número de oxidación del catión metálico **+m** al grupo hidroxilo.



Fórmula	tradicional	stock
$\text{Fe}(\text{OH})_2$	hidróxido ferroso	hidróxido de hierro (II)
NaOH	hidróxido sódico	hidróxido de sodio
$\text{Al}(\text{OH})_3$	hidróxido aluminico	hidróxido de aluminio
$\text{Hg}(\text{OH})_2$	hidróxido mercurico	hidróxido de mercurio (II)
KOH	hidróxido potásico	hidróxido de potasio
$\text{Pb}(\text{OH})_4$	hidróxido plúmbico	hidróxido de plomo (IV)
AgOH	hidróxido argéntico	hidróxido de plata

• sistemática

dihidróxido de hierro

hidróxido de sodio

hidróxido de sodio

trihidróxido de aluminio

dihidróxido de mercurio

hidróxido de potasio

tetrahidróxido de plomo

hidróxido de plata

• hidróxido de plata AgOH

• hidróxido mercurico Hg(OH)_2

• hidróxido plumboso Pb(OH)_2

• hidróxido de zinc Zn(OH)_2

• hidróxido aurico Au(OH)_3