

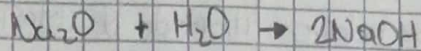
Hidroxidos

Comprender y formular de manera adecuada los hidróxidos

Hidróxidos o bases

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

Ej:

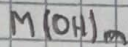


Óxido de Sodio

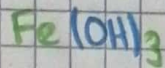
Hidróxido de Sodio

Formulación:

Se escribe a la izquierda el metal (M) y 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.



Ejemplo: Hidróxido de hierro (III)



| Formula | Tradicional | Stock | Systemática |
|------------|---------------------|----------------------------|--------------------------|
| $Fe(OH)_2$ | Hidróxido ferroso | Hidróxido de hierro (II) | Dihidróxido de hierro |
| $NaOH$ | Hidróxido sódico | Hidróxido de sodio | Hidróxido de sodio |
| $Al(OH)_3$ | Hidróxido Aluminico | Hidróxido de Aluminio | Trihidróxido de Aluminio |
| $Hg(OH)_2$ | Hidróxido mercurico | Hidróxido de mercurio (II) | Dihidróxido de mercurio |
| KOH | Hidróxido potásico | Hidróxido de Potasio | Hidróxido de potasio |
| $Pb(OH)_2$ | Hidróxido plúmbico | Hidróxido de Plomo (II) | Hidróxido de Plomo |
| $AgOH$ | Hidróxido argéntico | Hidróxido de Plata | Hidróxido de Plata |