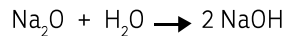
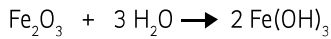


Función HIDRÓXIDO

Los hidróxidos resultan de la combinación de un óxido básico con agua, y se caracterizan por la presencia de un radical hidroxilo: OH⁻ (también llamado oxhidrilo).

La ecuación de formación será



Formulación:

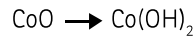
- Se escribe el símbolo del Metal y seguidamente el grupo oxhidrilo.
- Se intercambian sus estados de oxidación: el oxhidrilo posee estado de oxidación -1 y pasa a ser éste el subíndice del metal pero como el 1 no se escribe siempre el metal va a quedar sin subíndice, en tanto que el estado de oxidación del metal aparecerá como subíndice del grupo oxhidrilo siempre que sea distinto de 1.

Nomenclatura:

Para nombrarlos se utiliza la misma que lleva el óxido básico correspondiente, cambiando la función "óxido" por "hidróxido".

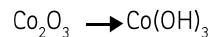
Ejemplo: Na_2O Óxido de Sodio \longrightarrow NaOH Hidróxido de Sodio

En caso de presentar más de un estado de oxidación se escriben:



N. Tradicional: Óxido cobaltoso \longrightarrow Hidróxido cobaltoso

N. Stock: Óxido de Cobalto (II) \longrightarrow Hidróxido de Cobalto (II)



N. Tradicional: Óxido cobáltico \longrightarrow Hidróxido cobáltico

N. Stock: Óxido de Cobalto (III) \longrightarrow Hidróxido de Cobalto (III)