

CrO_3 | Óxido de Cromo (VI)

2 - marzo - 2021

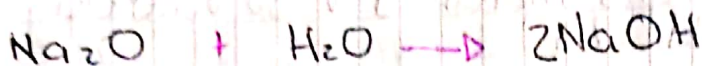
Propósito: Comprender y formular de manera adecuada los hidróxidos

Hidróxidos

Hidróxidos o bases

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

Ejemplo



Oxido de Sodio

Hidroxido de sodio

Formulacion

Se escribe a la izquierda el metal (M) que es el mas electropositivo y a la derecha el grupo hidroxilo (OH^-) y despues se intercambian los numeros de oxidacion. La valencia del grupo hidroxilo (-1) se le pone al metal como subindice y el numero de oxidacion del cation metalico ($+m$) al grupo hidroxilo



$4+1$

Ejemplo Hidroxido de hierro (III)

0^{-2}



9-marzo-2021

Proposito: Comprender y formular de manera adecuada los acidos hidracidos y los oxacidos.

Acidos hidracidos y Oxacidos

Tipos de Acidos

los acidos se clasifican en hidracido y oxacidos

Hidracidos

Combinaciones binarias con un no metal. los hidracidos son los compuestos que resultan de la combinacion del hidrogeno ($+1$ valencia) con los no-metales de los con los grupos 16 y 17, que actuan con su valencia negativa. Estos acidos no contienen oxigeno.