

Formulas de reacciones quimicas

HIDRUROS



metal + hidrogeno = hidruro metalico
y = número de oxidacion del metal



OXIDOS METALICOS



metal + oxigeno = óxido metalico

y, x = numero de oxidacion del metal



HIDROXIDO



metal + agua = hidróxido + hidrogeno



SAL



metal + ácido = sal + hidrogeno

x, y = numeros de oxidacion intercambiados

ejemplo:



SAL BINARIA



Metal + no metal = sal binaria

x, y = numero de oxidacion intercambiados



HIDRACIDO



no metal + hidrogeno = hidracido

x = numero de oxidacion del metal



ANHIDRIDO



no metal + oxígeno = anhídrido (OXIDO ACIDO)

x,y número de oxidación intercambiados

Ejemplo:



HIDROXIDO



Oxido Metálico + agua = Hidróxido o base del metal

y = número de oxidación del metal



OXIACIDO



anhídrido + agua = ácido u oxiácido

x,y,z = número de oxidación intercambiados



SAL

ácido + base = sal + agua



x,y = número de oxidación intercambiados

