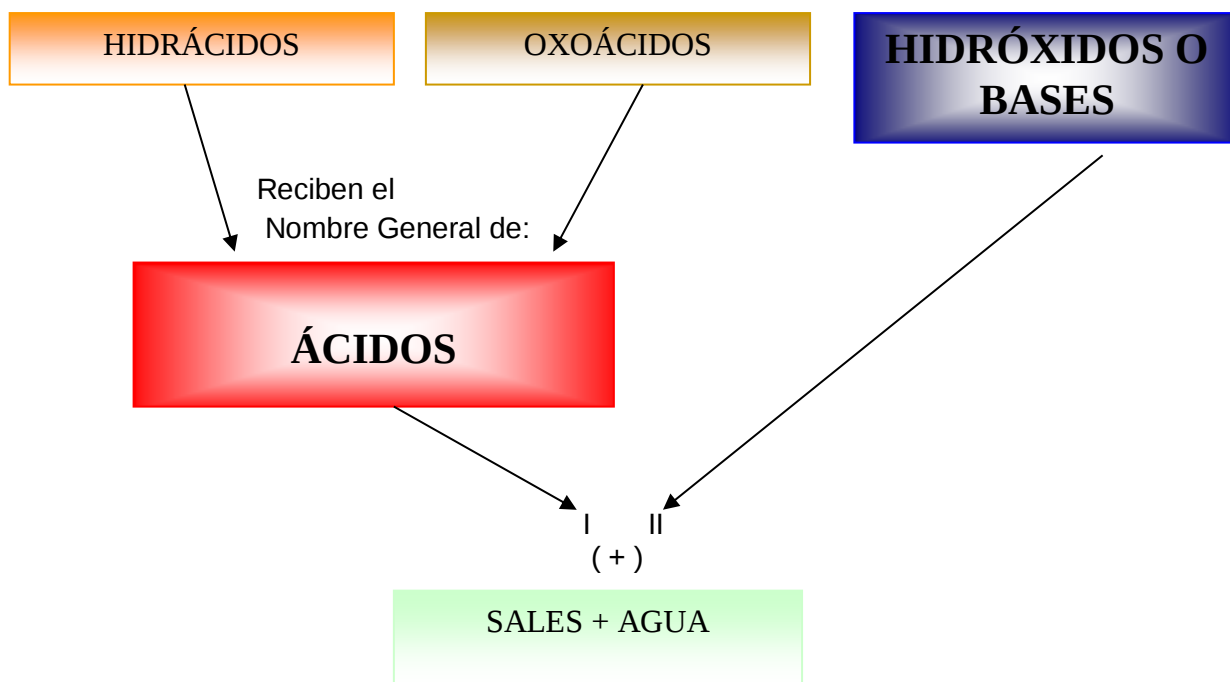


NEUTRALIZACIÓN: FORMACIÓN DE SALES



Cuando a una solución de un hidróxido, en la que se encuentran Cationes y Aniones OXOHIDRILOS, se le añade una "Solución Ácida" que contiene PROTONES y ANIONES, se produce una Reacción Química en la que: el anión (OH)⁻ del Hidróxido se une al Protón del Ácido formando una molécula de H₂O; y el "catión" del Hidróxido se une con el "anión" del ácido formando una SAL + H₂O

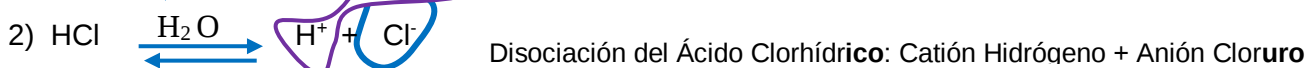
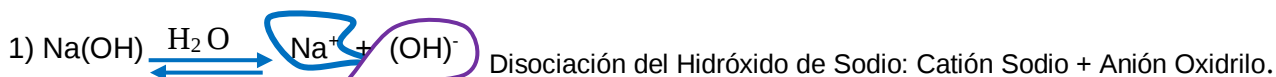
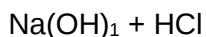
Ejemplo Nro.1

Formación de : Cloruro de Sodio

Hidróxido de Sodio + Ácido Clorhídrico

1-EL Protón reacciona con el (OH) formando H₂O (neutra)
2-El Catión reacciona con el Anión formando una sal neutra (Na⁺ Cl⁻)

Desarrollo



Ejemplo Nro.2

Formación de: Nitrato de Potasio

Hidróxido de Potasio + Ácido Nítrico

Desarrollo

