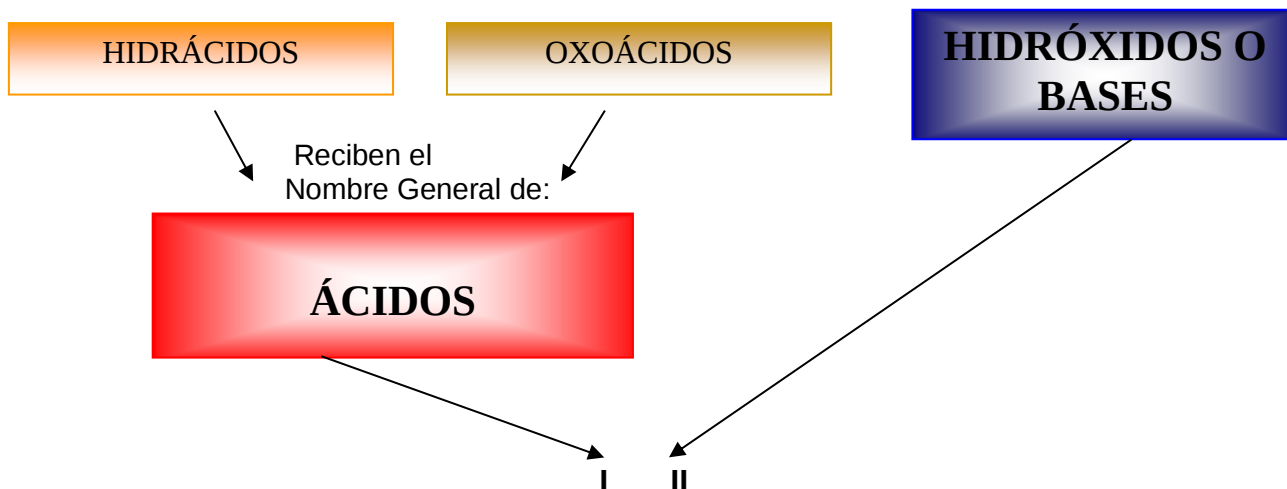


Disociación iónica de Ácidos e Hidróxidos



(I)- DISOCIACIÓN IÓNICA DE LOS ÁCIDOS EN AGUA

Los oxácidos son compuestos que al disolverse en H_2O se disocian en iones o sea que se “**ioniza**”. Este proceso se llama disociación iónica.

EXPLICACIÓN:

Como el H_2O es una molécula polar, tiene un polo (+) y un polo (-); tiende a romper las uniones de los ácidos y disociarlos en H^+ (catión Hidrógeno) = (protón) y el anión restante. El átomo de Hidrógeno perdió su electrón y quedo como H^+ =(protón) y el resto de la molécula se quedo con ese electrón por eso se convierte en (anión) $^-$.

REGLA GENERAL:

Catión = Carga **Positiva**, Ej: Protón = H^+

Anión = Carga **Negativa**

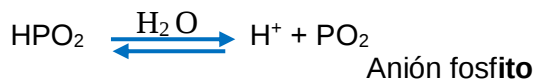
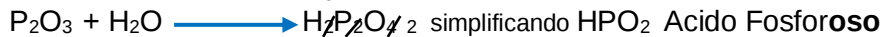
NOMENCLATURA: Cuando el ácido termina en OSO el anión correspondiente cambia el sufijo a (ITO); y cuando el ácido termina en ICO el anión termina en (ATO).

Regla Nemotécnica: “pICO de pATO... OSO chiquITO”

Ácidos con Fósforo con valencia III y V

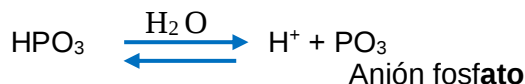
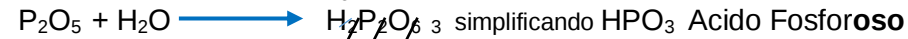
Ejemplo Nro.1

Acido Fosforoso



Ejemplo Nro.2

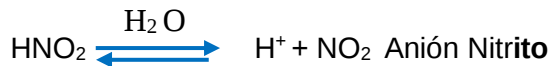
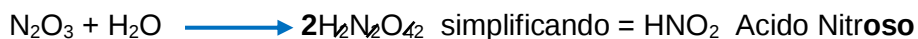
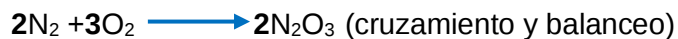
Ácido Fosfórico



Ácidos con Nitrógeno con valencia III y V

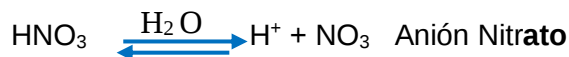
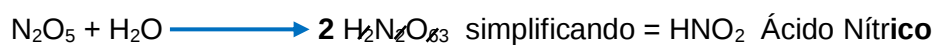
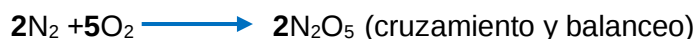
Ejemplo Nro.3 (con valencia 3)

Acido Nitroso

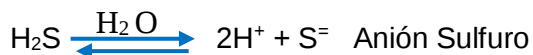
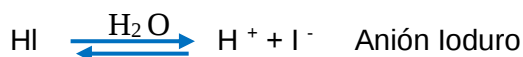
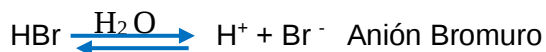
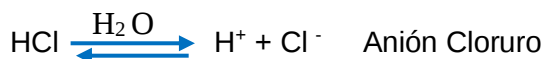
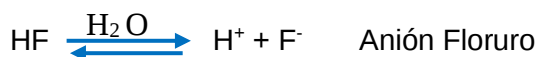


Ejemplo Nro.4 (con valencia 5)

Ácido Nítrico



Conclusión: "Acido es todo compuesto capaz de ceder protones cuando está en un medio acuoso"



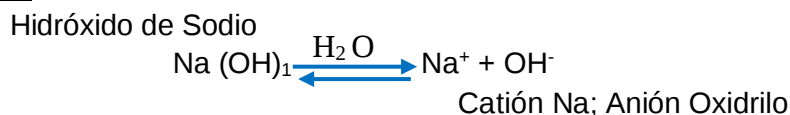
Nomenclatura: El anión se nombra poniendo la Raíz del No Metal y el sufijo "URO" Ejemplos:

(II) -DISOCIACIÓN IÓNICA DE LOS HIDRÓXIDOS

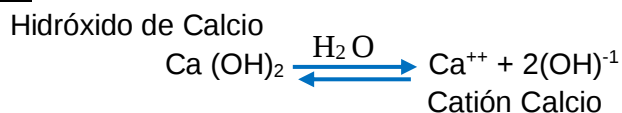
Los Hidróxidos cuando se encuentran disueltos en H_2O se disocian en “Iones” o sea que se “ionizan”; éste proceso se llama “DISOCIACION IONICA”.

En el caso de los Hidróxidos siempre se forma un Catión Metálico y la cantidad necesaria de Oxidrilos (OH^-) para neutralizar las cargas del “Catión”.

Ejemplo Nro.1

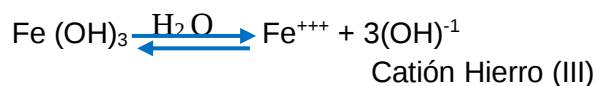


Ejemplo Nro.2

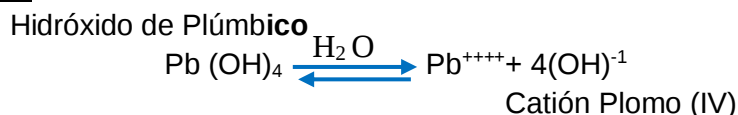


Ejemplo Nro.3

Hidróxido **Férrico** (esto me recuerda y me indica que tiene 2”dos valencias” y es la Mayor “>”)



Ejemplo Nro.4



Conclusión: “Un Hidróxido es toda sustancia capaz de liberar (OH^-) oxidrilos al medio acuoso”