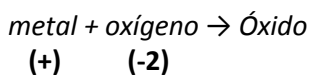


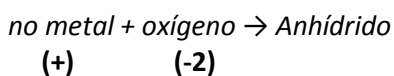
Combinaciones binarias oxigenadas, Combinaciones Binarias Hidrogenadas, Compuestos Terciarios

Combinaciones binarias oxigenadas

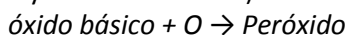
Óxidos básicos o metálicos



Óxidos ácidos o anhídridos



Peróxidos (Solo alcalinos y alcalinos terreos)

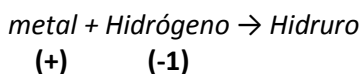


Óxidos salinos, dobles o mixtos

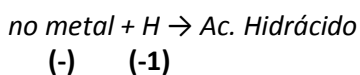
Combinaciones de dos óxidos de un mismo metal.

Combinaciones Binarias Hidrogenadas

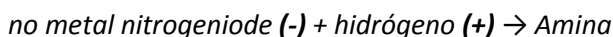
Hidruros metálicos



Hidruros no metálicos o Ácidos hidrácidos



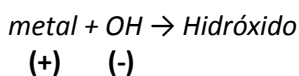
Aminas



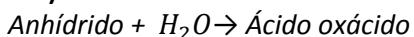
Compuestos Terciarios

Hidróxidos o Bases

Combinaciones de un óxido + H_2O

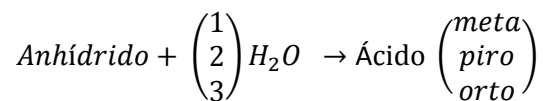


Ácidos oxácidos (normales)



Ácidos oxácidos polihidratados

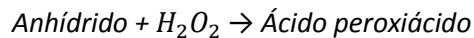
(Solo para P, As, Sb, B)



Tioácidos

El azufre reemplaza a átomos de oxígeno de un ácido oxácido.

Ácidos peroxiácidos



Radicales

Iones: Partículas carga (+) → Cationes

Partículas carga (-) → Aniones

Radical: Es la eliminación parcial o total de hidrógenos de los ácidos oxácidos o hidrácidos.

Sales neutras



Sales dobles

Es la suma de dos sales neutras del mismo radical.

Sales ácidas



↑ con eliminación parcial de hidrógenos

Sales básicas

Combinación de un catión (M^+), un radical oxidrilo (OH^-) y un anión (R^-).

