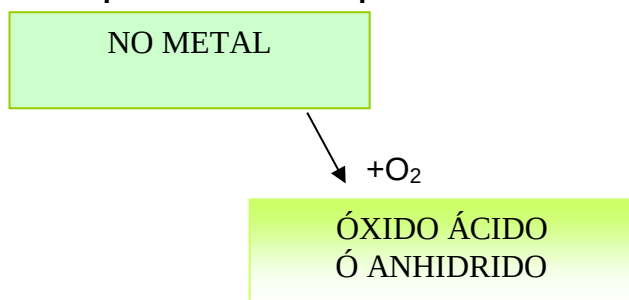


ÓXIDOS ÁCIDOS Ó ANHÍDRIDOS

Son Compuestos Binarios que resultan de la combinación de oxígeno O₂ con un NO METAL



FORMULA GENERAL

NO METAL + OXIGENO → Oxido Acido ó Anhídridos

Éstos óxidos ácidos presentan uniones covalentes (recuerdan?)

EL procedimiento para formar Óxidos Ácidos ó Anhídridos es igual que el anterior

Nomenclatura de los Óxidos Ácidos

Tradicional:

c) – si el NO METAL que forma el óxido ácido tiene cuatro (4) Nros. De valencia se nombra de la siguiente manera:

1 -Para la valencia Menor: Anhídrido**HIPO**... la raíz del NO METAL y a continuación el sufijo OSO.

2 –Para la valencia Segunda: Anhídrido... la raíz del NO METAL y a continuación el sufijo OSO.

3- Para la valencia Tercera: Anhídrido... la raíz del NO METAL y a continuación el sufijo ICO.

4- Para la valencia Cuarta: Anhídrido**PER**.. la raíz del NO METAL y a continuación el sufijo ICO.

