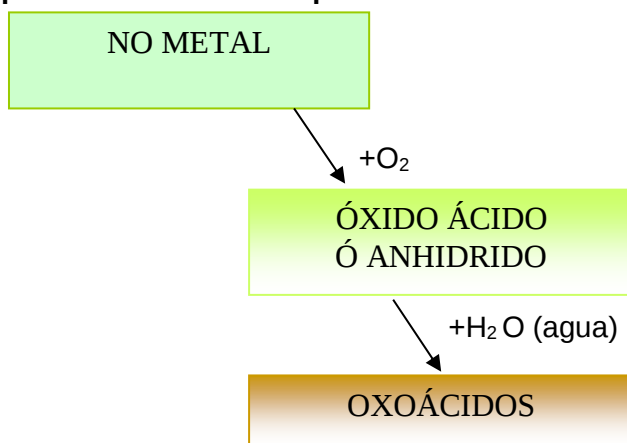
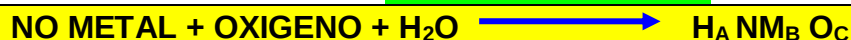


OXÁCIDOS U ÓXOÁCIDOS

Son compuestos TERNARIOS que resultan de la combinación de ANHÍDRIDO con H_2O .



FORMULA GENERAL



Para formarlo se debe seguir el siguiente procedimiento:

- 1_ Formar el ANHÍDRIDO a partir del NO METAL + $O_2 \longrightarrow$ Anhídrido.
- 2_ Hacer reaccionar el ANHÍDRIDO + H_2O $\longrightarrow$ Oxácido.
- 3_ En el producto de la reacción, de lado derecho se debe colocar:
 - C=** Todos los átomos de O_2 . "Comenzando desde la derecha"
 - B=** Todos los átomos de No Metal.
 - A=** Todos los átomos de Hidrógeno (H_2).
- 4_ Si es posible simplificar "Todo" (caso contrario No se simplifica).
- 5_ Balancear la ecuación.
- 6_ Nombrar el "Acido" OXÁCIDO.

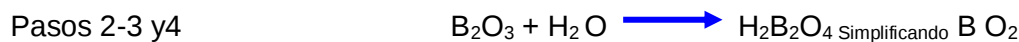
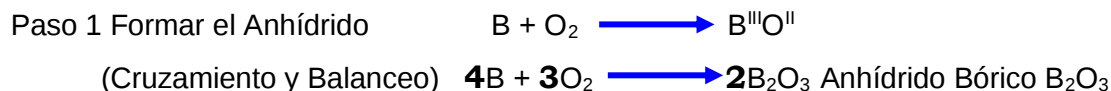
Nomenclatura de los oxácidos

Tradicional:

a)- Si el **NO METAL** tiene un solo número de valencia se coloca la palabra Oxácido = Ácido, luego la raíz del No Metal y el sufijo ICO.

EjemploNro1:

B con Valencia 3.



Paso 6 Ácido Bórico **HBO₂**

b)- Sí el **NO METAL** que forma el oxácido tiene **Dos** **valencias** se utilizan: sufijo **OSO** para la **menor** valencia y sufijo **ICO** para la **mayor** valencia.

N con la menor Valencia = 1

Paso 1 Formar el Anhídrido $N + O_2 \longrightarrow N^I O^II$

(Cruzamiento y Balanceo) $2N + O_2 \longrightarrow 2N_2O_1$ Anhídrido Nitroso N_2O_1

Pasos 2-3-4y5 (Simplificación y Balanceo) $N_2O_1 + H_2O \longrightarrow H_2N_2O_2$ Simplificando **2HNO**

Paso 6 Ácido Nitroso **HNO**

N con la mayor valencia N = 2

Paso 1 Formar el Anhídrido $N + O_2 \longrightarrow N^{II} O^{II}$

(Cruzamiento, Simplificación y Balanceo) $N + O_2 \longrightarrow 2NO$ Anhídrido Nitríco NO

Pasos 2-3-4y5 $NO + H_2O \longrightarrow H_2NO_2$

Paso 6 Ácido Nitríco **H₂NO₂**