

PARA FORMARLO SE DEBE SEGUIR EL SIGUIENTE PROCEDIMIENTO:OXÁCIDOS U ÓXOÁCIDOS

- 1_ Formar el ANHÍDRIDO a partir del NO METAL + O₂ → Anhídrido.
- 2_ Hacer reaccionar el ANHÍDRIDO + H₂O → Oxácido.
- 3_ En el producto de la reacción, de lado derecho se debe colocar:
 C= Todos los átomos de O₂. "Comenzando desde la derecha"
 B= Todos los átomos de No Metal.
 A= Todos los átomos de Hidrógeno (H₂).
- 4_ Si es posible simplificar "Todo" (caso contrario No se simplifica).
- 5_ Balancear la ecuación
- 6_ Nombrar el "Acido" OXÁCIDO.

Nomenclatura de los oxácidos

Antigua ó 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:

Paso 1 Formar el Anhídrido $B + O_2 \rightarrow B^{III}O^{II}$
 (Cruzamiento y Balanceo) $4B + 3O_2 \rightarrow 2B_2O_3$ Anhídrido Bórico B₂O₃

Pasos 2-3 y4 $B_2O_3 + H_2O \rightarrow H_2B_2O_4$ Simplificando B O₂

Paso 5 $B_2O_3 + H_2O \rightarrow 2HBO_2$

Paso 6 Acido 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.

Paso 1 Formar el Anhídrido $N + O_2 \rightarrow N^{I}O^{II}$
 (Cruzamiento y Balanceo) $2N + O_2 \rightarrow 2N_2O_1$ Anhídrido Nitroso N₂O₁

Pasos 2-3-4y5 (Simplificación y Balanceo) $N_2O_1 + H_2O \rightarrow H_2N_2O_2$ Simplificando **2HNO**
 Paso 6 Ácido Nitroso **HNO**

Paso 1 Formar el Anhídrido $N + O_2 \rightarrow N^{II}O^{II}$
 (Cruzamiento, Simplificación y Balanceo) $N + O_2 \rightarrow 2NO$ Anhídrido NitrICO NO
 Pasos 2-3-4y5 $NO + H_2O \rightarrow H_2NO_2$

Paso 6 Ácido NitrICO **H₂NO₂**

c) – Si el NO METAL que forma el oxácido tiene tres (3) valencias se nombra de la siguiente

manera:

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

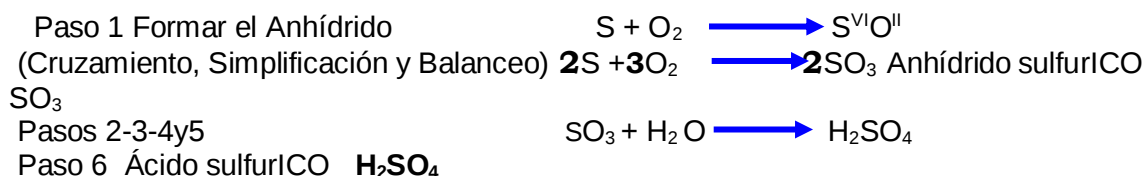
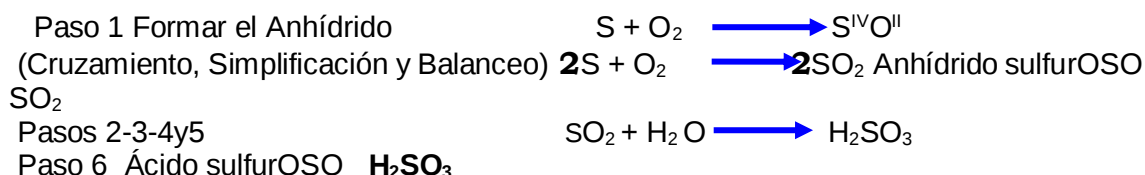
2_ Para la valencia Intermedia: Ácido... La raíz del NO METAL y a continuación el sufijo **OSO**.

3_ Para la valencia Mayor: Ácido... la raíz del NO METAL y a continuación el sufijo **ICO**.

Paso 1 Formar el Anhídrido $S + O_2 \rightarrow S^{II}O^{II}$
 (Cruzamiento, Simplificación y Balanceo) $2S + O_2 \rightarrow 2SO$ Anhídrido HIPOsulfurOSO SO

Pasos 2-3-4y5 $SO + H_2O \rightarrow H_2SO_2$

Paso 6 Ácido HIPOsulfurOSO **H₂SO₂**



d) – 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: AnhídridoHIPO... 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: AnhídridoPER.. la raíz del NO METAL y a continuación el sufijo ICO.

