

Óxidos Ácidos

1. **Seleccione la respuesta correcta según corresponda:**
   a. Los óxidos ácidos también son conocidos como

Óxidos Metálicos	Anhídridos

   b. Los óxidos ácidos se forman por la unión de:

Hidrógeno + No Metal	Oxígeno + No Metal	Oxígeno + Metal

   c. El estado de oxidación que posee el oxígeno es de

+2	-2

2. **Complete los espacios en blanco del siguiente cuadro.**
   (Primera letra en mayúscula y la segunda en minúscula)

Fórmula	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura sistemática
Cl_2O_3	Anhídrido cloroso	
SO_3		Trióxido de azufre
GeO_2	Anhídrido germánico	
TeO_2		
As_2O_3		Trióxido de diarsénico.

3. **Escriba si o no, de acuerdo con el enunciado.**
   a. ¿Cuál de los siguientes compuestos es un óxido ácido?

a. Na_2O ☐ b. SO_2 ☐ c. MgO ☐

   b. ¿Cuál es el nombre tradicional del compuesto SO_3?

a. Anhídrido sulfúrico ☐ b. Trióxido de azufre ☐ c. Óxido de azufre (IV) ☐

LIVEWORKSHEETS

c. ¿Cuál de los siguientes compuestos corresponde al anhídrido fosfórico?

a. P_2O_3 b. P_2O_5 c. PO

4. **Arrastra el nombre correcto de cada óxido ácido con su fórmula correspondiente.**

Anhídrido nítrico	Anhídrido perclórico	Anhídrido hiponitroso	anhídrido nitroso
N_2O_3	N_2O	Cl_2O_7	N_2O_5

5. **Seleccione la respuesta correcta.**

a. **¿Qué ocurre cuando un óxido ácido reacciona con agua?**

a. Se forma un ácido.
b. Se forma una base
c. Se forma un óxido básico

b. **¿Qué tipo de enlace predominan en los óxidos ácidos?**

Enlace iónico
enlace metálico
enlace covalente

c. **Escoja la nomenclatura correspondiente a Br_2O_5**

Anhidrido brómico
Anhidrido perbrómico
Anhidrido bromoso

d. **Escoja la formula correspondiente al Anhídrido nítrico**

N2O5
N2O3
NO



LIVEWORKSHEETS