

Óxidos Ácidos



1. Seleccione la respuesta correcta según corresponda:

a. Los óxidos ácidos también son conocidos como

Oxídos 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
<chem>Cl2O3</chem>	Anhídrido cloroso	
<chem>SO3</chem>		Trióxido de azufre
<chem>GeO2</chem>	Anhídrido germánico	
<chem>TeO2</chem>		
<chem>As2O3</chem>		Trióxido de diarsénico.

3. Escriba si o no, de acuerdo con el enunciado.

a. ¿Cuál de los siguientes compuestos es un óxido ácido?

a. **Na₂O**

b. **SO₂**

c. **MgO**

b. ¿Cuál es el nombre tradicional del compuesto SO3?

a. **Anhídrido sulfúrico**

b. **Trióxido de azufre**

c. **Óxido de azufre (IV)**

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

a.

P₂O₃

b.

P₂O₅

c.

PO

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

Anhídrido nítrico

Anhídrido perclórico

Anhídrido hiponitroso

Anhídrido nítroso

N₂O₃

N₂O

Cl₂O₇

N₂O₅

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 Br₂O₅

- Anhídrido brómico
- Anhídrido perbrómico
- Anhídrido bromoso

d. Escoja la formula correspondiente al Anhídrido nítrico

- N₂O₅
- N₂O₃
- NO

