



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.

Na₂O



b.

SO₂



c.

MgO



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

a.

Anhídrido sulfúrico



b.

Trióxido de azufre



c.

Óxido de azufre (IV)



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



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

- Anhídrido brómico
- Anhídrido perbrómico
- Anhídrido bromoso

d. Escoja la formula correspondiente al Anhídrido nítrico

- N_2O_5
- N_2O_3
- NO

