

## Ácidos Oxácidos

1. Escoja la respuesta correcta

1.1. Identificación de un ácido oxácido



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

1.3 ¿Cómo se llama el ácido formado por el  $\text{SO}_3$  al reaccionar con agua?

2. Escoja la nomenclatura de los siguientes compuestos

Fórmula	Nomenclatura tradicional
$\text{H}_2\text{SO}_3$	
$\text{H}_2\text{SO}_4$	
$\text{H}_2\text{SeO}_3$	
$\text{HNO}_2$	
$\text{HBrO}_2$	
$\text{HIO}_3$	
$\text{HClO}_4$	

3. Indique si es verdadero o falso, según el enunciado correspondiente

- Los ácidos oxácidos contienen oxígeno, hidrógeno y un no metal que forma un oxígeno adicional en el ácido.

verdadero

Falso

- En la nomenclatura tradicional, los ácidos oxácidos con menor cantidad de oxígeno terminan en "-oso".

verdadero

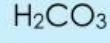
Falso

- Los ácidos oxácidos se forman cuando un óxido ácido reacciona con agua.

verdadero

Falso

**4. Empareja el óxido ácido con el ácido oxácido que se forma al reaccionar con agua.**



5. Arrastre la formula con su nomenclatura correspondiente.



Nomenclatura tradicional	Fórmula
Ácido brómico	
Ácido fosforoso	
Ácido perclórico	
Ácido pirofosfórico	
Ácido yodoso	
Ácido sulfuroso	
Ácido crómico	
Ácido teluroso	

