

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 SO3\text{SO}_3SO3 al reaccionar con agua?

2. Escoja la nomenclatura de los siguientes compuestos

Fórmula	Nomenclatura tradicional
H_2SO_3	
H_2SO_4	
H_2SeO_3	
HNO_2	
$HBrO_2$	
HIO_3	
$HClO_4$	

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

LIVEWORKSHEETS

- 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.

SO_3	H_3PO_4
P_2O_5	$HClO_2$
Cl_2O_7	H_2SO_3
Cl_2O	$HClO_4$
CO_2	H_2SO_4
SO_2	H_2CO_3
I_2O_7	HIO_4

LIVEWORKSHEETS

5. Arrastre la formula con su nomenclatura correspondiente.

$HBrO_3$	H_2SO_3
$HClO_4$	HIO_2
$H_4P_2O_7$	H_2CrO_4
H_2TeO_4	H_3PO_3

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



LIVEWORKSHEETS