

Ácidos ternarios

Ejercicios: Pasar de nombre a fórmula

Ácido carbónico	
Ácido yodoso	
Ácido sulfuroso	
Ácido nitroso	
Ácido brómico	
Ácido hipocloroso	
Ácido sulfúrico	
Ácido perbrómico	
Ácido nítrico	
Ácido carbonoso	
Ácido hipoyodoso	
Ácido telúrico	
Ácido hiposulfuroso	
Ácido bromoso	
Ácido permangánico	
Ácido mangánico	

Algunas Excepciones en cuanto a las reglas de formulación:

Ácido bórico	H_3BO_3	El Boro actúa con valencia 3 pero a pesar de que su valencia es impar se suman 3 hidrógenos.
Ácido antimónico	H_3SbO_4	El antimonio actúa con valencia 5 pero a pesar de que su valencia es impar se suman 3 hidrógenos.
Ácido fosfórico	H_3PO_4	El fósforo actúa con valencia 5 pero a pesar de que su valencia es impar se suman 3 hidrógenos.

Ejercicios: Pasar de fórmula a nombre (cuidado con la ortografía, mayúsculas al inicio del nombre y las tildes)

HCIO	
H ₂ SO ₄	
HIO ₃	
HCIO ₄	
HIO ₂	
HBrO ₃	
H ₂ CO ₃	
H ₂ SO ₃	
H ₂ TeO ₃	
HNO ₂	
HNO ₃	