

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)

| | |
|---------------------------------|--|
| HClO | |
| H ₂ SO ₄ | |
| HIO ₃ | |
| HClO ₄ | |
| HIO ₂ | |
| HBrO ₃ | |
| H ₂ CO ₃ | |
| H ₂ SO ₃ | |
| H ₂ TeO ₃ | |
| HNO ₂ | |
| HNO ₃ | |