

TALLER DE NOMENCLATURA QUÍMICA

1. Escribe a qué tipo pertenece cada compuesto:

- NaOH
- SO₂
- H₂S (ac)
- CaCO₃
- HNO₃

2. Aplica la nomenclatura IUPAC, STOCK y tradicional

- K₂O
- Cu(OH)₂
- HCl (ac)
- H₃PO₄
- Na₂SO₄
- CO
- FeCl₃

3. Formular compuestos a partir del nombre

- Óxido de magnesio
- Hidróxido de calcio
- Ácido sulfúrico
- Cloruro de potasio
- Óxido de hierro (II)

4. Explica por qué el CO y el CO₂ tienen nombres diferentes aunque ambos sean "óxidos de carbono".

5. ¿Qué diferencia hay entre un hidrácido y un oxoácido? Pon un ejemplo de cada uno.

6. El compuesto H₂SO₄ se denomina:

- A) Ácido sulfuroso

- B) Ácido sulfúrico
 - C) Sulfato de hidrógeno
 - D) Hidróxido de azufre
7. ¿Cuál es la fórmula del óxido de calcio?
- A) CaO
 - B) Ca_2O
 - C) Ca_2O_3
 - D) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Nota: Entregar el próximo martes 02 de septiembre