

Ejercicios de Fórmulas Químicas y Nomenclatura de Química Inorgánica

Ejercicios

1. Escribe la fórmula química de los siguientes compuestos iónicos:

- a) Cloruro de sodio
- b) Óxido de magnesio
- c) Fluoruro de calcio

2. Nombra los siguientes compuestos iónicos:

- a) KBr
- b) FeCl₃
- c) CuO

3. Escribe la fórmula química de los siguientes compuestos covalentes:

- a) Dióxido de carbono
- b) Amoníaco
- c) Pentacloruro de fósforo

4. Nombra los siguientes compuestos covalentes:

- a) CO
- b) N₂O₅
- c) PCl₃

5. Escribe la fórmula de los siguientes ácidos binarios:

- a) Ácido clorhídrico
- b) Ácido sulfhídrico

6. Nombra los siguientes ácidos binarios:

- a) HBr
- b) H₂Se

7. Escribe la fórmula de los siguientes ácidos oxácidos:

- a) Ácido sulfúrico
- b) Ácido nitroso

8. Nombra los siguientes ácidos oxácidos:

- a) HNO₃

- b) H_2SO_3

9. Escribe la fórmula de los siguientes óxidos metálicos:

- a) Óxido de hierro (III)
- b) Óxido de cobre (I)

10. Nombra los siguientes óxidos no metálicos:

- a) CO_2
 - b) SO_3
-

Respuestas

1. Fórmulas iónicas:

- a) NaCl
- b) MgO
- c) CaF_2

2. Nombres iónicos:

- a) Bromuro de potasio
- b) Cloruro de hierro (III)
- c) Óxido de cobre (II)

3. Fórmulas covalentes:

- a) CO_2
- b) NH_3
- c) PCl_5

4. Nombres covalentes:

- a) Monóxido de carbono
- b) Pentaóxido de dinitrógeno
- c) Tricloruro de fósforo

5. Fórmulas ácidos binarios:

- a) HCl
- b) H_2S

6. Nombres ácidos binarios:

- a) Ácido bromhídrico
- b) Ácido selenhídrico

7. Fórmulas ácidos oxácidos:

- a) H_2SO_4
- b) HNO_2

8. Nombres ácidos oxácidos:

- a) Ácido nítrico
- b) Ácido sulfuroso

9. Fórmulas óxidos metálicos:

- a) Fe_2O_3
- b) Cu_2O

10. Nombres óxidos no metálicos:

- a) Dióxido de carbono
- b) Trióxido de azufre