

TAREAS 4A (6)

Vamos a realizar algunas actividades de refuerzo.

1. Nombra los siguientes compuestos mediante la nomenclatura con números romanos y con prefijos.

- a) Sb_2O_5
- b) N_2O
- c) P_2O_3
- d) CuO_2
- e) CaH_2
- f) AuH
- g) H_2Se
- h) SiH_4
- i) FeB
- j) NH_4F
- k) $\text{Sn}(\text{OH})_2$
- l) H_2MnO_3
- m) HClO_4
- n) Ag_2SO_3
- ñ) $\text{Cu}(\text{ClO}_4)_2$
- o) CuHCO_3

2. Formula los siguientes compuestos:

- a) Sulfuro de hidrógeno
- b) Óxido de níquel (II)
- c) Fluoruro de calcio
- d) Hidróxido de magnesio
- e) Pentafluoruro de antimonio
- f) Bromuro de oro (I)
- g) Peróxido de hidrógeno
- h) Hidrogenosulfito de cobre (II)
- i) Cromato de plata
- j) Ácido hipobromoso

3. Se tiene un compuesto de fórmula molecular $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$. Sabiendo que dicho compuesto no contiene grupos alcoholes, propón dos posibles estructuras para este compuesto.

Página 224, ejercicio 22.

Página 225, ejercicio 35.

Página 246, ejercicio 31.

Página 247, ejercicio 51.

NOTA: Todas las dudas que tengáis sobre estas actividades o las anteriores podéis preguntármelas por correo. Mandadme por correo las tareas mandadas para su corrección.