

TALLER DE NOMENCLATURA INORGÁNICA

1. Indique los estados de oxidación de los elementos que conforman los siguientes compuestos:

- a. Br_2O_3 b. KH c. Bi_2S_3
d. CaO e. P_2O_5 f. CaI_2

2. ¿Cuáles de los siguientes elementos forma únicamente el estado de oxidación +3 en sus compuestos?

- a. O b. Be c. Sc
d. Ca e. Cu f. Al

3. ¿Cuál es el estado de oxidación de cada una de las siguientes opciones?

- a. Mn en el $\text{Al}(\text{MnO}_4)_3$
b. Br en el HBrO_4
c. S en el H_2S
d. Rb en el RbNO_3

4. El nitrógeno existe en nueve estados de oxidación. Ordene en orden creciente los siguientes compuestos:

N_2O , N_2H_4 , K_3N , N_2O_4 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, NO , N_2 , N_2O_3 , NH_2OH ,

5. Nombre los siguientes compuestos:

- a. SrH_2
b. AlF_3
c. BaS
d. FrBr
e. CaI_2

6. Escriba las fórmulas de:

- a. Yoduro de berilio b. Seleniuro de bario
c. Sulfuro de bismuto. d. Bromuro de litio

7. Mediante el método stock nombre:

- a. ZrO b. $\text{Ni}(\text{OH})_3$ c. Au_2O
d. CuIO

8. ¿Cuál de los siguientes iones tienen una carga de -3?

- a. clorito b. nitrito c. carbonato
d. fosfato e. sulfito f. permanganato

9. Escriba las fórmulas de:

- a. permanganato de estroncio
b. sulfito de cobre (I)
c. hidróxido de titanio (IV)
d. fosfato de aluminio

10. Escriba las fórmulas de:

- a. heptóxido de diyodo
b. disulfuro de carbono
c. trióxido de dinitrógeno
d. pentóxido de dicloro

11. Nombre los siguientes ácidos:

- a. H_3PO_4 b. HClO_3 c. HF
d. H_2S e. HNO_2 f. HBr

12. Completar la siguiente tabla:

	Br^-	$(\text{PO}_4)^{3-}$	$(\text{OH})^-$
Al^{3+}			$\text{Al}^{3+}(\text{OH})_3^-$
Sr^{2+}			

13. Escribir las fórmulas de los siguientes óxidos y representar las ecuaciones para formar respectivos hidróxidos por adición de agua:

- a. óxido de boro b. óxido de estroncio
c. óxido férrico d. óxido cúprico

14. Escribir la fórmula de las siguientes sales:

- a. yoduro de magnesio
b. sulfato de níquel (II)
c. sulfito de cobalto (II)
d. nitrito de estaño (IV)
e. fosfato de cromo (III)
g. clorato de oro (I)
h. sulfuro ferroso

