

# EJERCICIOS NOMENCLATURA INORGÁNICA

1. Un ejemplo de óxido básico es:

- a) NaOH
- b) HNO<sub>3</sub>
- c) NaHCO<sub>3</sub>
- d) SO<sub>3</sub>
- e) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

2. El amoníaco y el ión hidroxilo son, respectivamente:

- I. OH<sup>-</sup>
- II. NH<sub>3</sub>
- III. NH<sub>4</sub><sup>+</sup>
- IV. H<sub>2</sub>O

- a) Sólo II y I
- b) Sólo I y III
- c) Sólo I y IV
- d) Sólo II y III
- e) Sólo II y IV

3. De los siguientes elementos corresponde a un halógeno:

- a) Ca
- b) Na
- c) F
- d) S
- e) He

4. El dicromato es amonio es:

- a) NH<sub>4</sub>Cr<sub>4</sub>
- b) (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>
- c) NH<sub>4</sub>CrO<sub>7</sub>
- d) (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

5. Escriba el nombre stock y tradicional de los siguientes compuestos, respectivamente:

- a) FeSO<sub>4</sub>:
- b) MgCO<sub>3</sub>:
- c) LiOH:
- d) Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

6. El nitrógeno tiene menor estado de oxidación en el compuesto:

- a) NO
- b) NO<sub>2</sub><sup>-</sup>
- c) NO<sub>2</sub>
- d) HNO<sub>3</sub>
- e) NH<sub>4</sub><sup>+</sup>

7. Para formar la fosfina, el fósforo actúa con estado de oxidación :

- a) 1+
- b) 3+
- c) 5+
- d) 3-
- e) 5-

8. El estado de oxidación el fósforo en el  $H_4P_2O_5$  es:

- a) 6+
- b) 5+
- c) 4+
- d) 3+

9. El estado de oxidación del nitrógeno en el ácido nítrico es:

- a) 6+
- b) 5+
- c) 4+
- d) 3+
- e) 1+

10. La fórmula química del anhídrido perclórico es:

- a)  $Cl_2O$
- b)  $Cl_2O_3$
- c)  $Cl_2O_5$
- d)  $Cl_2O_7$
- e)  $ClO_7$

11. Los compuestos  $CuO$  y  $HClO$  corresponden, respectivamente, a:

- a) Óxido y peróxido
- b) Hidróxido y óxido
- c) Óxido y ácido
- d) Ácido e hidróxido
- e) Peróxido y ácido

12. Los compuestos  $NaNO_2$ ,  $HNO_3$  y  $KNO_3$  reciben, respectivamente, los nombres de:

- a) nitrato de sodio, ácido nítrico y ácido nitroso
- b) nitrito de sodio, ácido nítrico y nitrato de potasio
- c) nitrito de sodio, ácido nitroso y nitrato de potasio
- d) nitrato de sodio, ácido nitroso y nitrito de potasio

13. ¿Cuál de los siguientes compuestos corresponde a un hidruro?

- a)  $HI$
- b)  $NaH$
- c)  $HNO_2$
- d)  $H_2O_2$
- e)  $H_2CO_3$

14. El estado de oxidación del cloro en el compuesto  $\text{HClO}_2$  es de:

- a) -1
- b) +1
- c) +3
- d) +5
- e) +7

15. El estado de oxidación de cada átomo de oxígeno en el compuesto  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ , es de:

- a) -2
- b) -1
- c) 0
- d) +1
- e) +2

# RESULTADOS

1	E
2	A
3	C
4	D
6	A
7	D
8	D
9	B
10	D
11	C
12	B
13	B
14	C
15	A

5. Sulfato de Hierro (II)/ Sulfato ferroso  
Carbonato de Magnesio/ Carbonato magnésico  
Hidróxido de Lito/ Hidróxido Lítico  
Sulfito de Sodio/ Sulfito Sódico