



QUÍMICA

Nombres y Apellidos : Fecha :

Grado : 4to Nivel : Secundaria Curso : Química

1) ¿Escribe la Formula y nombre IUPAC que se obtiene al Combinar: $Mg^{+2} + O^{-2}$?

- a) $MgO_2 \rightarrow$ Dióxido de magnesio b) $MgO \rightarrow$ Monóxido de Magnesio
c) $MgO_3 \rightarrow$ Óxido de Magnesio d) $MgO \rightarrow$ Óxido de Manganeseo

2) ¿Cuál es el nombre Clásico o tradicional del compuesto formado por $Cr^{+3} + O^{-2} \rightarrow$?

Dato: E.O. del Cr $\{+2, +3\}$

- a) Óxido de Cobalto b) Óxido Cromoso c) Óxido Crómico d) Óxido Cobaltico

3) ¿Escribe el nombre IUPAC del Compuesto Au_2O_3 ?

Rpta :

4) ¿Cuál de los nombres Clásicos o tradicional del compuesto formado por $P^{+5} + O^{-2} \rightarrow$?

Dato: E.O. del Fosforo (P) $\{+3, +5\}$

- a) Pentóxido de Difosforo b) óxido Fosforoso c) Anhídrido Fosfórico d) Óxido Fosfórico

5) ¿Cuál es la fórmula y atomicidad del Trióxido de Azufre?

- a) $SO_3 - 2$ b) $SO_2 - 3$ c) $SO_3 - 4$ d) $CO_2 - 3$

6) ¿Indica la Atomicidad y formula del Dióxido de Carbono?

- a) $5 - CO_2O_3$ b) $4 - SO_3$ c) $3 - CO_2$ d) $2 - CO$

7) ¿Cuál es el Número atómico, si el número de masa de un átomo es 56 y neutrones 26?

- a) 26 b) 30 c) 32 d) 56

8) Si el número de masa de un átomo es 63, y el número de neutrones es de 5 unidades más que el numero de electrones, calcula el número de protones.

Rpta :

Profesor : Hitler Hidalgo Ruiz