



# 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 Manganeso

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 Cobálico

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) Anhidrido 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 :