



QUÍMICA

Nombres y Apellidos :

Fecha :

Grado : 2do

Nivel : Secundaria

Curso : Química

1) ¿Qué carga tiene el ion del elemento estroncio (Sr), cuyo número atómico es 37?:

Sr

2) ¿Qué carga tiene el ion del elemento Azufre (S), cuyo número atómico es 14?:

S

3) Mencionar ¿Qué tipo de Enlaces pertenecen Compuestos (Covalente o iónico)?

a) NaCl

Enlace :

b) NH₃

Enlace:

c) H₂O

Enlace:

d) Metal y No Metal

Enlace:

4) ¿Cuál de los elementos es un compuesto iónico?

a) H₂O

b) N₂O₅

c) NaCl

d) Todos Ellos

e) N.A.

5) ¿Cuál de las Propiedades pertenece al Compuesto Covalente?

a) Están formados por un Metal y un No metal

b) Poseen Alto Punto de Fusión

c) Están formados por No Metales

d) Son solubles en Agua y otros solventes.

e) Ningunos de Ellos

6) ¿Cuál es el Nombre IUPAC del Compuesto $\text{Mg}^{+2} + \text{O}^{-2}$?

- a) Dióxido de magnesio b) Óxido de Magnesio c) Monóxido de Magnesio
d) Óxido de Manganeseo e) N.A.

7) ¿Cuál es el Nombre Clásico o Tradicional del Compuesto formado por $\text{Cr}^{+2} + \text{O}^{-2}$?
Dato del E.O. del Cr {+2, +3}

- a) Óxido de Cobalto b) Óxido Cromoso c) Óxido Crómico
d) Óxido Cobáltico e) N.A.

8) Determina el estado de Oxidación del Hierro en el Hidróxido ferroso $\text{Fe}(\text{OH})_2$

El Fe tiene E.O :

9) Determina el estado de Oxidación del Plomo en el Hidróxido Plúmbico $\text{Pb}(\text{OH})_3$

El Pb tiene E.O :

10) Determina el estado de Oxidación del Cromo en el Dicromato de Potasio $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_6$

El Cr tiene E.O :

Profesor : Hitler Hidalgo Ruiz