Fundación Educacional

Colegio Magister

Asignatura : Química Curso : 2° Medio

Contenidos : Estequiometría

Nombre : Fecha : Miércoles 7 de Abril 2021

Puntaje ideal : 29 Puntaje obtenido : Nota :

**Instrucciones : responde escribiendo toda la resolución de los ejercicios y las unidades de los valores en las respuestas , plazo para enviarla Jueves 8 de Abril hasta las 16:00 horas. Al correo** **jose.rojas@colegiomagister.cl**

**I.- Resuelve los siguientes ejercicios aplicando las equivalencias del mol en cantidad de partículas, en masa y en volumen.**

Si se tiene el ácido sulfúrico ( H2SO4) ,en relación a él responde :

1.- ¿ Cuántos moles existen en 180 gramos de ácido sulfúrico?

2.- ¿ Qué volumen ocupan 3,5 moles de ácido sulfúrico?

3.- ¿Cuántas moléculas existen en 3,7 moles de ácido sulfúrico?

4.- ¿Qué cantidad de gramos hay en 4 moles de ácido sulfúrico?

 **(Masas atómicas : H = 1 g /mol ; S = 32 g/mol ; O =16 g /mol )**

 12 puntos

**II.- ¿Cuántos moles están contenidos en cada una de las siguientes cantidades? :**

a.- 280 gramos (g) de Fe2SO4

b.- 5,25 x 1025 átomos de Oro ( Au ).

c.- 8 litros (L) de oxígeno gaseoso.

d.- 15 gramos ( g ) de aluminio ( Al ). 12 puntos

**III.- Determina las masas molares de : ( escribe en las unidades que se expresan los resultados) .**

a.- CH3CH2CH2OH

b.- AsCl3

c.- Rb2CO3

d.- CO(NH2)2

e.- NaHCO3

5 puntos

**Las masas atómicas debes buscarlas en la tabla periódica.**