**SEGUNDO AÑO MEDIO QUIMICA PRIMER SEMESTRE 2021 Puntaje : 30**

Objetivos :

.Retroalimentar contenidos referentes a las sustancias puras y las mezclas.

.Resolver cálculos químicos basados en fórmulas químicas……

Actividades:

1- Clasifique en sustancias puras, mezcla heterogénea o disolución los siguientes ejemplos: 8

a) Bicarbonato de sodio en agua: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b) Agua: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c) El Suelo: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

d) La cerveza: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

e) Una lámina de cobre: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

f) Agua con arena:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

g) Agua con azúcar:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

h) Cemento: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

2- Explica que semejanzas y diferencias entre las mezclas homogéneas y las disoluciones. 6

3- Cuál es la masa de 2 moles de sulfato de Magnesio ( MgSO4 ) 4

4-Cuàl es la masa de 3,5 moles de Trióxido de Azufre.( SO3 ) 4

5-Cuàntos moles contienen muestras de las sustancias siguientes:

a) 5 g de cloruro de sodio (NaCl ) 4

b) 2,5 g de sulfuro de potasio ( K2S ) 4

masas atómicas:

Mg: 24 uma

S : 32 uma

O: 16 uma

Na : 23 uma

Cl : 35,5 uma

K : 39 uma