



**Nombre de alumno: Liliana  
Guadalupe Espinosa Roblero**

**Nombre del profesor: María de los  
Ángeles Venegas**

**Nombre del trabajo: Super nota**

**Materia: Química II**

**Grado: 2 semestre**

**Grupo: A**

### CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

La materia es todo lo que ocupa un lugar en el espacio, en tanto que las sustancias puras son tipos de materias que no puede cambiar. dentro de las sustancias podemos encontrar a los elementos o compuestos.



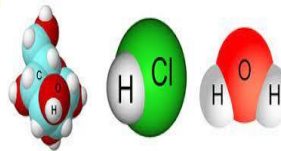
### ELEMENTOS.

Es una sustancia formada por átomos de la misma especie

### COMPUESTOS.

Sustancias puras pero que están formadas por dos o mas elementos

A standard periodic table of elements with color-coded groups.

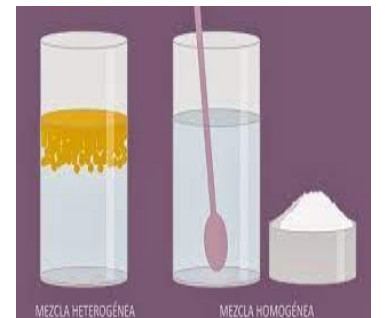


### MEZCLAS

Se les llama sistemas dispersos y son la unión de dos o más sustancias

**HOMOGENAS:** Donde no se pueden clasificar las fases.

**HETEROGÉNEAS:** Donde son visibles de dos o más fases.



## SUSPENSIONES:

Es un SISTEMAS DISPERSOS.

Es la mezcla homogénea de dos o más sustancias a nivel molecular.

## COLOIDES.

Son mezclas homogéneas que contienen partículas de 1 nanómetro (nm) a 1000 nanómetros(nm) que se encuentran dispersas en un medio dispersante mezcla constituida por un solo no soluble y sedimentable en el líquido dispersor en el que se encuentra.



## MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS.

**DESTILACIÓN:** Se emplea para separar un líquido de una mezcla aprovechando que cada sustancia líquida tiene un punto de ebullición de diferente para pasar de un estado líquido a gas.



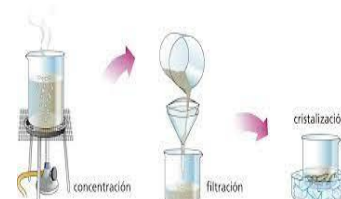
## EVAPORACIÓN:

Se emplea para separar sustancias con distinto punto de ebullición.



## CRISTALIZACIÓN:

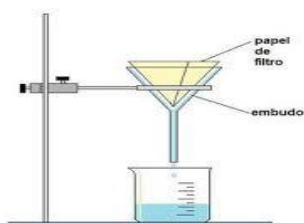
Se emplea para separar sólidos disueltos en líquidos mediante evaporación.



## MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS

### FILTRACIÓN:

Consiste en la separación de un solo líquido insoluble en el líquido a través de un medio capaz de detener un sólido.



### DECANTACIÓN:

Se basa en la diferencia de densidad entre los componentes de mezclas, pues se aprecian los cambios.



### IMANTACIÓN:

Se emplea aprovechando las propiedades magnéticas de las sustancias que forman la mezcla.

