

## ACTIVIDADES DE PRIMERA RECUPERACION QUIMICA II

### ACTIVIDAD 1

Analiza los siguientes videos y en tu libreta contesta lo siguiente:

#### MOLES A GRAMOS

<https://www.youtube.com/watch?v=nvSYWJqP2NA>

- a) Calcula cuantos moles hay en 54 gramos de  $H_2O$

#### ATOMOS A GRAMOS

<https://www.youtube.com/watch?v=tR86n82BNn8>

- a) ¿Cuántos átomos de oxígeno hay en 4.20 gramos de  $NaHCO_3$ ?

#### MOLECULAS A GRAMOS

<https://www.youtube.com/watch?v=UQfITGL8kdQ>

- a) Obtén las moléculas e 3.5 mol de  $H_2$   
b) Calcula las moléculas de  $SO_3$  en 142 gramos

#### MOLECULAS A LITROS

[https://www.youtube.com/watch?v=K0ek0fwU\\_4s](https://www.youtube.com/watch?v=K0ek0fwU_4s)

- c) ¿Cuántas moléculas hay en 10 gramos de  $H_2O$ ?

### ACTIVIDAD 2

**Pasa a tu libreta las siguientes definiciones**

#### **M A T E R I A:**

Desde un punto de vista químico, la materia es el conjunto de los elementos constituyentes de la realidad perceptible, o sea, lo que constituye las sustancias a nuestro alrededor y a nosotros mismos. La química es la ciencia que se ocupa de estudiar la composición y transformación de la materia.

La materia **se encuentra en todas partes** y en cualquier estado físico (sólido, líquido, gaseoso, plasma). Hay materia en el aire que se respira, así como en un vaso de agua. Todo lo que vemos, sentimos y tocamos es materia, y por eso es fundamental para el desarrollo de la vida en el planeta.

#### **SUSTANCIAS PURAS:**

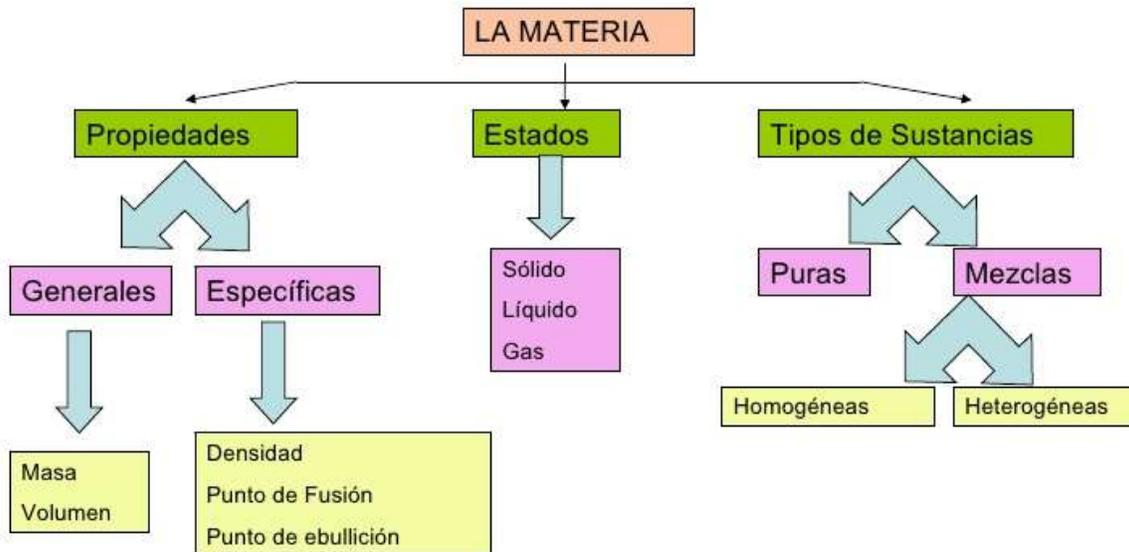
Las sustancias puras son aquellas que **tienen una composición química fija y definida**, o sea, que no varía sin importar las condiciones físicas en que dicha sustancia se encuentre. Dicho de otro modo, las sustancias puras permanecen químicamente inalteradas (no cambia su estructura química) en sus distintos estado de agregación.

### ACTIVIDAD 3

Pasar a tu libreta el siguiente Mapa Conceptual

# LA MATERIA

## MAPA CONCEPTUAL.



### ACTIVIDAD 4

Realiza la lectura del tema de MATERIA de tu libro de Química II a partir de la página 54 y contesta las siguientes preguntas.

- 1.- ¿Cuáles son los grupos en los que se clasifica la materia?
- 2.- ¿Cómo están divididas las sustancias?
- 3.- ¿Cómo están conformadas las mezclas?
- 4.- ¿Qué es un elemento?
- 5.- ¿Cuál es la unidad mínima que representa a un elemento?
- 6.- Escribe la definición de compuesto
- 7.- ¿Cuál es una de las características muy peculiar de los compuestos?
- 8.- ¿Qué son las mezclas?
- 9.- ¿Cuales son los dos tipos de mezclas que existen?
- 10.- ¿Qué es una disolución?

## ACTIVIDAD 5

### CADENAS

En tu libreta escribe el esquema que viene en tu libro de Química en la página 118, el cual representa las cadenas abiertas (a cíclicas) y cerradas (cíclicas)

### CADENAS ABIERTAS

- a) En tu libreta escribe la definición de saturados
- b) En tu libreta pasa el ejemplo que representa la cadena acíclica, saturado, simple
- c) En tu libreta pasa el ejemplo que representa la cadena acíclica, saturado, ramificado
- d) En tu libreta escribe la definición de Insaturados
- e) En tu libreta dibuja el ejemplo de las moléculas a cíclica, insaturado simple
- f) En tu libreta dibuja el ejemplo de las moléculas a cíclica, insaturado, ramificado