



Mi Universidad

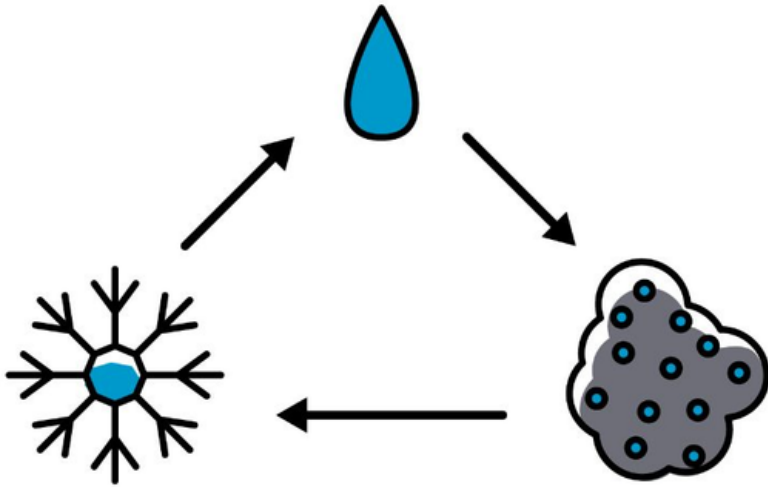
Nombre del Alumno: Erick Ramírez C.

Nombre del tema: Cuadro sinóptico

Parcial: 2

Nombre de la Materia: Química

Introducción.



Estructura y composición de la materia, esto debe ser algo que realmente todos debemos de saber, para saber de que, como, y por que están echos los materiales, debido a que en el mundo, ya sea en casa, en la calla, en algún restaurante o algún sitio todo tiene una composición y estructura ya que cada uno tiene sus propiedades.

1

CLASIFICACION DE LA MATERIA.

2

ESTADOS DE AGREGACION DE LA MATERIA.

3

MODELACION DEL ATOMO

4

Estructura subatómica y reactividad

Sustancias puras.

puede ser un elemento o compuesto y cualquier parte de ella muestra características similares

Mezclas.

Esta constituida por dos o más sustancias puras, cada una mantiene su identidad y propiedades específicas.

Sólido.

Tienen forma y volumen constantes. Se caracterizan por la rigidez y regularidad de sus estructuras.

Gaseoso.

Propio del gas o los gases. Que está en estado de gas, y no en estado líquido o sólido. Que contiene uno o varios gases.

Líquido.

No tienen forma fija pero sí volumen. La variabilidad de forma y el presentar unas propiedades muy específicas son características de los líquidos.

El Modelo Atómico de Bohr.

Los electrones describen órbitas circulares estables alrededor del núcleo del átomo sin radiar energía.

El Modelo Atómico de Dalton.

La materia está formada por partículas indivisibles, indestructibles y extremadamente pequeñas llamadas átomos

El Núcleo.

el núcleo está en la parte central del átomo, y consiste en protones y neutrones.

Conclusión.

Lo que yo entendí de este tema es que las cosas que nos rodean tienen cierta composición y cierta estructura con propiedades específicas que los hacen únicos, también que los mayores filósofos o estas personas que descubrieron muchas cosas a lo largo del tiempo y cada uno con teoría distinta a la del otro y más reciente.