

# UDS

## CUADRO SINÓPTICO Química

Euridice Krissel Solorzano Vázquez

---

# Introducción



El tema de la estructura y la composición de la materia habla sobre los estados de agregación de la materia, sobre modelos atómicos para poder saber que propiedades contiene como es que llegan a ese estado.

# Estructura y composición de la materia.



## Estados de agregación

Los estados de la materia depende de las condiciones de temperatura y presión a la que este sometida la sustancia los estados de la materia son cuatro.

- Sólido
- Líquido
- Gases
- Plasma o conocido también como Bose-Einstein

## Modelo atómico para entender las propiedades de la materia

El primero en utilizar el término atómico fue demócrito, porque creía que los elementos estaban formados por pequeñas partículas imborrables

- Modelo de Bohr
- Modelo de Dalton
- Modelo de Thomson
- Modelo de Rutherford
- Modelo de Sommerfeld
- Modelo de Schrodinger.

## Modelo atómico de Dalton

El postulaba que la materia esta formada por partículas invisibles, indestructibles y son muy pequeñas llamadas átomos.

## Estructura subatómica y reactividad.

La estructura atómica de la materia, es la disposición que presentan los elementos más pequeños que la conforman, y que definen las propiedades de cada uno de los materiales

- Átomos
- Electrones
- Protones
- Neutrones
- Núcleo