

UDS

Nombre del alumno: Angela Isabel Flores Domínguez

Nombre del maestro: Maria de los Angeles Venegas

Nombre de la materia: QUIMICA 1

Cuatrimestre: 1er cuatrimestre

Parcial: 2nd parcial

**Nombre de la especialidad: Tecnico en Administracion en
Recursos Humanos**

INTRODUCCION:

En esta segunda unidad aprenderemos sobre la estructura y composiciones de la materia, así como sus conceptos ,clasificaciones y definiciones.

También aprenderemos a identificar a las diferentes personas que descubrieron diferentes tipos de átomos y también sabremos de la investigaciones que han ocurrido al rededor de los años.

Después aprenderemos sobre las diferentes propiedades de la materia y la estructura subatómica.

ESTRUCTURA Y COMPOSICION DE LA MATERIA

clasificacion de la materia

HAY DOS TIPOS

sustancias puras: puede ser un elemento o compuestos y cualquier parte de ellas poseen características similares, definidas y constantes.

mezclas: esta constituida por dos o mas sustancias puras, cada una mantiene su identidad y propiedades especificas.

propiedades de la materia

Sabor, color, densidad, dureza u olor son algunas así como: propiedades características.

- la masa
- el volumen
- la densidad
- el peso
- la elasticidad
- la divisibilidad
- la inercia

Modelación del átomo para entender las propiedades de la materia

- El primero fue Demócrito (filósofo griego, del año 500 a. De C.), creía que los elementos estaban formados por pequeñas partículas indivisibles.
- El Modelo Atómico de Dalton (1803) es el primer modelo atómico, según el: La materia está formada por partículas indivisibles, indestructibles y extremadamente pequeñas llamadas átomos
- El Modelo Atómico de Thomson (1904) postula que: El átomo está formado por electrones de carga negativa incrustados en una esfera de carga positiva como en un "pudding de pasas"
- Ernest Rutherford obtuvo las evidencias para este modelo a partir de un experimento en el que bombardeó con partículas alfa una fina lámina de oro.
- El Modelo Atómico de Sommerfeld (1916) postula que:
Dentro de un mismo nivel energético (n) existen subniveles diferentes.
No solo existen órbitas circulares sino también órbitas elípticas
- El Modelo Atómico de Schrödinger (1924) postula que: Los electrones son ondas de materia que se distribuyen en el espacio según la función de ondas

Estructura subatómica y reactividad.

Presentan los elementos más pequeños que la conforman (átomos, electrones, protones, neutrones, núcleo), y que define las propiedades de cada uno de los materiales. Los átomos son tan pequeños que pueden colocarse unos 10⁸, o sea 100 millones de ellos, uno después de otro, en un centímetro lineal.

BIBLIOGRAFIA:
ANTOLOGIA_UDS.QUIMICA1