



QUÍMICA

ESTRUCTURA Y COMPOSICIÓN DE LA MATERIA

Nombre Del Alumno: Juan Ignacio López Pérez

Nombre Del Tema: Estructura y composición de la materia

Parcial: Segundo Parcial

Nombre De La Materia: Química 1

Nombre Del Profesor: María De Los Ángeles Venegas Castro

Nombre De La Licenciatura: Técnico En Administración De Recursos Humanos

Cuatrimestre: Primer Cuatrimestre



Introducción

Estructura y composición de la materia

En este cuadro sinóptico daré a explicar diferentes temas, cómo los estados de agregación de la materia, diferentes modelos atómicos, sustancias, mezclas y su estructura subatómica y reactiva.

La composición de la materia esta compuesta por átomos que no se pueden dividir, a lo largo de la historia se han echo diferentes modelos atómicos para ver como es que estos estan compuestos y comprender sus diferentes elementos químicos. De todas las teorías y diferentes modelos que han ávido el mas recién es el modelo atómico cuántico, gracias a todos los diferentes químicos se sabe que su estructura del átomo esta compuesto por protones, electrones y neutrones.

La estructura de la materia esta compuesta por átomos y moléculas, esto crea diferentes propiedades, estados de la materia y diferentes tipos de sustancias, en ello se pueden encontrar sólidos, líquidos, gases, entre otros, esto produce las diferentes mezclas homogéneas y puras, ademas de que estas tienen masa, volumen, densidad, punto de ebullición etc. Esto crea que haya un cuerpo físico que ocupa un espacio que tiene masa y volumen.



ESTRUCTURA Y COMPOSICIÓN DE LA MATERIA

Clasificación de la materia.

Estas se pueden clasificar por sustancias puras y mezclas

Puras

Son sustancias que están compuestas por 2 o más elementos con proporciones fijas

Elemento, compuesto etc.

Mezclas

Se componen por una o más sustancias puras en proporción variable

Homogénea, heterogénea etc.

Estados de agregación de la materia

Estos son las distintas fases que se presentan las partículas, estos dependen de temperatura y de presión que se encuentran sometidas.

Sólidos

Sus partículas están más unidas, haciendo que estas tengan un cuerpo fijo, a menos de que se le aplique calor.

Líquido

Adopta la forma del recipiente, en sus partículas tiene una atracción equivalente, la fuerza de cohesión se modifica a cierta temperatura, además de que sus moléculas son más separadas.

Gaseoso

No tiene forma ni volumen a menos de que estén en un recipiente, sus partículas están dispersas.

Plasma

Fluido gaseoso, no tiene forma ni volumen definido, sus partículas están excesivamente dispersas a altas temperaturas.

Modelación del átomo

Para entender las propiedades de la materia hay que entender el átomo ya que es la parte más pequeña de la materia. El primero en utilizar fue Demócrito ya que creía que los elementos estaban formados por partículas indivisibles.

El modelo de Bohr describía que los electrones hacían órbitas alrededor del núcleo, esta también incorpora también la teoría del efecto fotoeléctrico de Einstein.

El modelo de Dalton fue el primer modelo atómico, postulaba que las partículas son indivisibles, indestructibles y extremadamente llamadas átomos.

Entre otros modelos estuvo el de Thomson (electrones de carga negativa), modelo atómico Rutherford, el de Sommerfeld y el de Schrödinger.

Estructura subatómica y reactiva

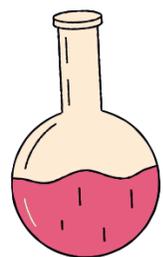
Es la disposición que presentan los elementos más pequeños que la conforman (átomos, electrones, protones, neutrones, núcleo), y que define las propiedades de cada uno de los materiales

Núcleo

El núcleo de cada átomo está formado a su vez por protones y neutrones.

Electrones

Los electrones tienen carga eléctrica negativa (-e), los protones la misma, pero positiva (+e), y los neutrones no tienen carga.



UNIVERSIDAD DEL SURESTE. 2023. ANTOLOGÍA DE QUÍMICA 1. PDF.

[HTTPS://PLATAFORMAEDUCATIVAUDS.COM.MX/ASSETS/DOCS/LIBRO/BRH/306AD4D17320A026332EOF244CCBDD18-LC-BRH102%20QUIMICA.PDF](https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/libro/BRH/306AD4D17320A026332EOF244CCBDD18-LC-BRH102%20QUIMICA.PDF)

