



Ensayo

Nombre del Alumno DAYANI GUADALUPE MORALES HERNANEZ

Nombre del tema **Estructura y composición
de la materia**

Parcial **2**

Nombre de la Materia QUIMICA

Nombre del profesor MARIA DE LOS ANGELES

Nombre de la Licenciatura ADMINISTRACIÓN DE RECURSOS HUMANOS

Cuatrimestre I CUATRIMESTRE

INTRODUCCION

Está compuesta por moléculas, siendo la molécula la parte más pequeña en la que se puede dividir una sustancia sin perder su naturaleza y propiedades. A su vez, una molécula está compuesta por átomos. Cada uno de ellos posee unas propiedades diferentes en el interior de la molécula que constituyen. La estructura química de una sustancia química aporta información sobre el modo en que se enlazan los diferentes átomos o iones que forman una molécula, o agregado atómico. Incluye la geometría molecular, la configuración electrónica y, en su caso, la estructura cristalina .

Estructura y composición de la Materia

2.1 CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

La materia se clasifica en heterogénea, la cual es de composición no uniforme y en homogénea su composición es uniforme, en la materia heterogénea están las mezclas heterogéneas que están formadas por unión física de dos o más sustancias (elementos o compuestos)

EJEMPLO: TODOS LOS ELEMENTOS DE LA TABLA PERIÓDICA: OXIGENO, HIERRO, CARBONO, SODIO, CLORO, COBRE, ETC.

2.1.1 PROPIEDADES DE LA MATERIA

Sabor, color, densidad, dureza u olor, son algunas propiedades características. Propiedades generales de la materia son aquellas que nos permiten saber si algo está hecho de materia o no, por lo que no nos permiten distinguir las distintas clases de materia. Pero eso no significa que no sean importantes.

Extensión: Espacio o volumen que ocupa un determinado cuerpo.
Masa: Cantidad de materia que contiene un cuerpo.
Inercia: Capacidad de conservar su estado de reposo o movimiento sin intervención de una fuerza.
Densidad: ...
Distribución: ...
Peso: ...

2.2. MODELACION DEL ATOMO PARA ENTENDER LAS PROPIEDADES DE LA MATERIA

Un modelo atómico, por lo tanto, consiste en representar, de manera gráfica, la materia en su dimensión atómica. El objetivo de estos modelos es que el estudio de este nivel material resulte más sencillo gracias a abstraer la lógica del átomo y trasladarla a un esquema.

Propiedades: Masa atómica, ...
Electronegatividad de Pauling, ...
Densidad: ...
Punto de fusión
Punto de ebullición, ...
Radio de Van der Waals, ...
Radio iónico, ...

2.3. ESTRUCTURA SUBATOMICA Y RECATIVA

Una partícula subatómica es aquella que es más pequeña que el átomo. Puede ser una partícula elemental o una compuesta, a su vez, por estas partículas, como los quarks que componen los protones y los neutrones.

Las tres partículas elementales que forman parte del átomo son: el electrón, el protón y el neutrón

*Propiedades de la materia". En:
Significados.com. Disponible en:
[https://www.significados.com/propiedades-de-la
-materia/](https://www.significados.com/propiedades-de-la-materia/)
Consultado: 15 de octubre de 2022,*

CONCLUSIONES

*La materia se clasifica en distintas propiedades
Y con todos los elementos de la tabla periódica las
propiedades de la materia son el sabor, color,
densidad, dureza*

*Una partícula subatómica es Muy pequeña
No se puede ver solo con microscopio*