



Nombre de alumno: Emmanuel Alejandro Muñoz Martínez

Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas Castro

**Nombre del trabajo: UNIDAD II
ESTRUCTURA Y COMPOSICIÓN DE LA MATERIA**

Materia: QUIMICA

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: Primer Semestre Bachillerato

Grupo: 122 A

Comitán de Domínguez Chiapas a 15 de octubre de 2022.

ESTRUCTURA Y COMPOSICIÓN DE LA MATERIA

Introducción.

Partiendo de que la Química es la ciencia que estudia la materia, es importante saber que la materia es todo lo que ocupa un lugar en el espacio y que la materia 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 propiedades diferentes en el interior de la molécula que constituyen.

Dicho lo anterior, comprendemos que la Química estudia la estructura, propiedades y transformaciones de la materia, así como las Leyes que rigen estas transformaciones a partir de su composición atómica.

En este cuadro sinóptico conoceremos la clasificación de la materia y sus propiedades, que dicho sea de paso, las propiedades químicas de la materia son aquellas características que se manifiestan cuando se produce un cambio en la estructura química de la materia, es decir, para poder medir dicha propiedad, la sustancia reacciona y cambia su constitución química.

Para comprender estos cambios de la materia, conoceremos también la modelación del átomo desde la estructura subatómica y reactividad. Un modelo atómico 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.

Bibliografía consultada

Angeles, G. F.-M.-M. (1992). Fundamentos de Química 1 (Tercera ed.). México, D.F: Publicaciones Cultural, S.A. de C.V.

Nahón, D. (2012). Química 1. La materia en la vida cotidiana (Primera ed.). México: Esfinge, S. de R.L. de C.V.

ESTRUCTURA Y COMPOSICIÓN DE LA MATERIA

Clasificación De La Materia

Sustancias Puras

Elementos: Son Sustancias Puras Que Contienen Un Sólo Tipo De Átomos.

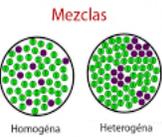
Compuestos: Son Sustancias Que Contienen Dos Más Átomos En Proporciones Definidas



Mezclas

homogéneas: Los elementos que componen la mezcla no pueden diferenciarse a simple vista, pero son separables físicamente pues entre ellos no tiene lugar una reacción química

heterogéneas: es el resultado de la combinación física de dos o más elementos, por lo que sus componentes se diferencian a simple vista, no se unen químicamente y cada uno conserva sus propiedades.



Modelación Del Átomo Para Entender Las Propiedades De La Materia

A) SÓLIDO: Es Aquel Que Percibimos Como Materia Fija, La Cual Se Resiste A Los Cambios De Forma Y Volumen. En La Materia En Estado Sólido, Las Partículas Tienen Mayor Atracción Entre Ellas, Lo Que Reduce Su Movimiento Y Las Posibilidades De Interacción.

B) LÍQUIDO: Corresponde A Los Fluidos Cuyo Volumen Es Constante, Pero Se Adapta A La Forma De Su Contenedor.

C) GASEOSO: Se define como el agrupamiento de partículas con poca atracción entre sí que, al chocar unas con otras, se expanden en el espacio, corresponde a los gases.