



Nombre de alumno:

Manne Fernanda Fernández

Solis

Nombre del profesor:

María de los Ángeles Venegas

castro

Nombre del trabajo:

Cuadro sinóptico

Materia:

Química

Grado:

1er cuatrimestre

Grupo:

Recursos humanos

Comitán de Domínguez Chiapas a 26 de Septiembre de 2022.

INTRODUCCION

Manne Fernanda Fernández Solís

Lo que yo entendí sobre el tema a explicar es sobre la importancia de la materia y sus composiciones que son fundamental en la vida diaria y que también están en todas partes, que vendría siendo la materia?, muy fácil la materia puede ser desde un animal un objeto, plantas y nosotros porque el ser humano también es materia todo es materia cabe mencionar que la materia está compuesta por átomos los cuales están divididos en protones, neutrones y electrones los cuales tienen una carga que puede ser negativa o positiva únicamente la materia está en todas partes y es algo que no podemos evitar todo el organismo humano está compuesto por materia eso es lo que yo entendí, es lo que estoy explicando con mis propias palabras antes de la investigación amplia

Estructura y Composición de la materia

MATERIA

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 unas propiedades diferentes en el interior de la molécula que constituyen

EJEMPLOS

un vaso, una piedra, un árbol, etcétera. Existen cuerpos homogéneos cuyos componentes son uniformes, como en el caso de un utensilio de plástico; otros cuerpos son heterogéneos porque las partes que lo constituyen son diferentes y se pueden identificar fácilmente

¿COMO ESTA COMPUESTA LA MATERIA?

Hay átomos de diferentes tipos. Los átomos se pueden diferenciar entre sí por su masa (unos pesan más que otros), por su tamaño (unos mayores que otros) y por la forma que tienen de unirse a otros átomos. Todos los cuerpos materiales están formados por unas partículas llamadas átomos

¿EN DONDE SE ENCUENTRA LA MATERIA?

La materia está en todos lados todo lo que nos rodea es materia, absolutamente todo, desde un animal hasta un objeto

EJEMPLOS DE COMPUESTOS QUIMICOS

- Sacarosa.
- Glicerol.
- Hipoclorito de sodio (NaClO)
- Nitrato de plata (AgNO_3)
- Carbonato de calcio (CaCO_3)
- Sulfato de cobre (CuSO_4)
- Permanganato de potasio (KMnO_4)
- Ácido nítrico (HNO_3)

es muy importante tener en cuenta que la materia es fundamental la tenemos en todas partes y también es de mencionar que la materia está compuesta por átomos con cargas negativas o positivas

FORMACION

La materia se forma a partir de la combinación de elementos químicos, iguales o diferentes, que están formados por partículas: protones, electrones y neutrones. La combinación de estas tres partículas forma átomos, que cuando se unen mediante enlaces químicos, constituyen la diversidad de materiales que conocemos.

IMPORTANCIA DE LA MATERIA

Desempeña un papel primordial en nuestro entendimiento de los fenómenos materiales, así como en nuestra capacidad para actuar sobre ellos, modificarlos y controlarlos. Desde hace dos siglos aproximadamente, la química molecular ha creado un vasto conjunto de moléculas y materiales cada vez más complejos.