



Nombre del Alumno: Yoselin Sanchez Aguilar

Nombre del tema: ESTRUCTURA Y COMPOSICIÓN DE LA MATERIA

Nombre de la Materia: Quimica

Nombre del profesor: María de Los Angeles Venegas

Grado y Grupo: 1er semestre

Comitán de Domínguez, Chiapas. 13/10/2022

Introduccion

En esta unidad hablamos de lo que son los atomos, quienes fueron los que crearon los modelos atomicos, hablamos igual de que es la historia del atomo, la cual nos habla como Dalton, Thomson, entre otros. crearon los modelos atomicos, su formula, sus subniveles, ecr.

Al igual vimos lo que es la tabla periodica, que es algo fundamnetal en esto de los atomos, sus caracteristicas del atomo como su electron, neutron, protin, su nucleo, ect.

Tambien hablamos de lo que son las reglas basado en el sistema solar de Rutherford, vimos cuales son los Modelos Atomicos y cual fue su año en la cual lo crearon y como.

Vimos la configuracion electronica, para que nos sirve y como es que se lleva acabo, tambien vimos sobre el modelo atómico cuantico y como determinamos los neutrones.

Esta unidad se centro en lo que es un atomo y como es que se caracteriza junto con sus propiedades, caracteristicas, quienes lo crearon, como es que surgio el atomo, la historia del atomo.

Estructura y Composición de la Materia

Clasificación de la materia

Sustancias puras

cada una de las cuales tiene una composición fija y un único conjunto de propiedades.

Las sustancias puras pueden ser elementos o compuestos

Un compuesto: sustancia pura que contiene más de un elemento

tipo de materia que no puede subdividirse en dos o más

Mezclas

compuestas de dos o más sustancias puras.

las mezclas pueden ser homogéneas o heterogéneas

Homogéneas aquellas en las que la composición es la misma en toda la muestra.

Heterogéneas son aquellas en las que la composición la muestra varía de un punto

Propiedades de la materia

Propiedades extensivas

dependen de la cantidad de materia presente (como la masa y el volumen)

Masa: corresponde a la cantidad de materia medida en kilogramo

Volumen: es el espacio ocupado por la materia que se mide en metros

Propiedades intensivas

no dependen de la cantidad de materia (como la dureza y la densidad)

Estructura y Composición de la materia

Modelación del átomo para entender las propiedades de la materia

la modelación atómica consiste en la presencia de un núcleo atómico y otras partículas subatómicas

en la actualidad el modelo de Bohr y el modelo de Schrodinger son los más aceptados

Las propiedades: porosidad, inercia, extensión, divisibilidad y elasticidad

están relacionadas con las partículas subatómicas

Que son los electrones, los protones y los neutrones.

Estructura subatómica y reactividad.

subatómica es aquella que es más pequeña que el átomo

tres tipos de partículas subatómicas

protones, electrones y neutrones

Conclusion

Lo que comprendí fue que el átomo tiene su historia y gracias a muchas personas, químicos, etc. Conocemos esa historia, la cual ahora también nos ayuda en ciertos temas ya que es fundamental en la materia de química, tanto como nuestra vida.

Lo que hablamos en esta unidad fue más sobre el átomo, sus características, sus subniveles, la tabla periódica, sus grupos, periodos, etc.

Vimos la fórmula de Rydberg la cual es $2n^2$, la cual nos ayuda que un elemento le encontremos su número atómico.

www://concurso.cnice.mec.es