



Mi Universidad

Nombre del Alumno: Elisema Jacqueline Cruz Cruz

Nombre de la Materia: Química

Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas Castro

Nombre de la Licenciatura: Técnico en enfermería general

Introducción

Se habla de la composición de la materia en donde hay átomos de diferentes tipos y los átomos se pueden diferenciar por su masa, por su tamaño y por la forma .

Estructura y composición de la materia

Clasificación de la materia

La materia se puede clasificar en base a su composición

Sustancia pura

Mezcla

Una Sustancia pura
Puede ser un elemento o un compuesto y cualquier parte de ella posee características similares

Una mezcla esta constituida por dos o mas sustancias puras cada una mantiene su identidad y propiedades específicas

Propiedades de la materia

Sabor, color, densidad, dureza u color son algunas propiedades características.

Modelación del átomo para entender las propiedades de la materia

El primero en utilizar el término de Átomo fue Demócrito, De hecho, etimológicamente, la palabra "átomo" significa

Tipos

Modelo Atómico de Bohr, El Modelo Atómico de Dalton, Experimento de Rutherford, El Modelo Atómico de Sommerfeld, El Modelo Atómico de Schrödinger,

Estructura subatómica y reactividad

Estructura atómica de la materia, 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

Bibliografía

[file:///C:/Users/1bsha/Downloads/Antolog%
C3%ADa%20de%20Quimica%20I%20\(1\).pdf](file:///C:/Users/1bsha/Downloads/Antolog%C3%ADa%20de%20Quimica%20I%20(1).pdf)