



**Nombre de alumno: Mariana Lizeth
Altuzar Pérez**

**Nombre del profesor: María de los
Ángeles Venegas Castro**

**Nombre del trabajo: Estructura y
Composición de la Materia**

Materia: Química

Grado: 1 Cuatrimestre

Grupo: 1-A

INTRODUCCION

este tema hablaremos sobre todos los temas que vimos durante la segunda unidad y dar a conocer un poco e información la información se dará a conocer en un cuadro sinóptico, Estudiaremos la estructura de la materia, los elementos que la forman y sus propiedades e introduciremos el concepto de la reacción química.

(Altizar Perez, Mariana Lizeth, 2022)

Todos lo que nos envuelve y los materiales que utilizamos diariamente están formados por mezclas de compuestos químicos, cuyas propiedades, aplicaciones y transformaciones dependen de los elementos que los forman y de su estructura. La Química es la ciencia que nos permite conocer En todos estos conceptos, y es una materia básica en muchas titulaciones Universitarias. Este curso va dirigido a los alumnos que acceden a la Universidad que requieren dichos conocimientos básicos.

Con este curso conocerás la importancia de la Química en el mundo que te rodea. Te introducirás en el concepto de la reacción química. Entenderás la estructura de la materia, los elementos que la forman y sus propiedades.

ESTRUCTURA Y COMPOSICIÓN DE LA MATERIA

La materia se puede clasificar en base a su composición:
[Materia]
sustancias puras-
Elementos
compuestos
Mezclas-
Heterogéneas
Homogéneas

sustancias puras: puede ser un elemento que cualquier parte de ella sea similar o constante. Una sustancia es pura cuando se encuentra compuesta en su totalidad por una sustancia,
mezcla: esta constituida Por dos o más sustancias puras

Estados de agregación de la materia

Los estados comunes de agregación de la materia son sólidos, líquidos y gases. Existe un cuarto estado, el plasma, y en años recientes el mundo científico dio a conocer un quinto estado llamado condensación de Bose-Einstein.

—sólido —Líquido —gaseoso

Modelos del átomo para entender las propiedades de la materia

El primero en utilizar el término de Átomo fue Demócrito (filósofo griego, del año 500 a. De C.), porque creía que los elementos estaban formados por pequeñas partículas indivisibles.

— El Modelo Atómico de Bohr (1913).
— Modelo Atómico de Dalton
— Atómico de Rutherford
— de Schrödinger
— El Modelo Atómico

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.

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.

Conclusión

La conclusión es que la materia nos permite transformaciones dependen de los elementos que los forman y de su estructura. Y que . La Química es la ciencia que nos permite conocer todos estos conceptos, y es una materia básica en muchas titulaciones Universitarias. Este curso va dirigido a los alumnos que acceden a la Universidad que requieren dichos conocimientos básicos.

Bibliografía

Altizar Perez, Mariana Lizeth. (2022). *UDS.2022.Antologia de Qumica 1 PDF.WWW...* COMITAN.