



**Mi Universidad**

NOMBRE DE LA ALUMNA: *Sharon Carolina Torres Trujillo*

NOMBRE DE LA MAESTRA: *María de los Ángeles Venegas Castro*

MATERIA: *QUIMICA 1*

FECHA: *15/10/23*

# Introducción

*La materia es la sustancia de la que está hecho todo; es la materia de la que están hechas todas las cosas físicas. La palabra materia viene del latín mater, que significa madre. Esto insinúa su antiguo significado como algo primario y esencial, como la madre tierra de la que surgen todas las cosas. Por ejemplo, el agua es una sustancia porque puede encontrarse en muchas formas diferentes. El agua puede encontrarse en forma líquida, sólida (hielo) o gaseosa (vapor). Cada forma de agua sigue siendo agua. Todas son estados diferentes del mismo elemento químico.*

*No puedes verlo, olerlo, probarlo, oírlo o sentirlo. Quizá no pienses en ella tan a menudo. Pero la materia está a tu alrededor. Tú estás hecho de materia. Todo lo que ves y todo lo que no ves está hecho de materia.*

*En conclusión, la materia es todo lo que tiene masa y ocupa espacio. Toda la materia tiene los mismos componentes básicos, y la diferencia entre los tipos de materia es la fuerza con la que se mantienen unidos estos componentes*

**ESTRUCTURA Y COMPOSICIÓN DE LA MATERIA**

**CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA**

LA MATERIA EN BASE A SU COMPOSICIÓN Y SE PUEDE CLASIFICAR EN DOS CATEGORIAS : SUSTANCIAS PURAS Y MEZCLAS. UNA SUSTANANCIA PURA ES LA FORMA DE UNA MATERIA QUE TIENE UNAA COMPOSICIÓN CONSTANTE Y PROPIEDADES QUE SON CONSTANTES EN TODA LA MUESTRA. LAS MEZCLAS SON CONBINACIONES FISICAS DE DOS O MÁS ELEMENTOS Y/O COMPUESTOS

**PROPIEDADES DE LA MATERIA**

ES LA MASA , PESO , VOLUMEN ,INERCIA ELASTICIDAD,POROSIDAD,DIVISIBILIDAD E IMPENATRABILIDAD

**MODELACIÓN DE ÁTOMOS PARA ENTENDER LAS PROPIEDADES DE LA MATERIA**

EL PRIMERO EN UTILIZAR EL TÉRMINO DE ÁTOMO FUE DEMÓCRITO (FILÓSOFO GRIEGO, DEL AÑO 500 A.C) PORQUE CREIA QUE LOS ELEMENTSO ESTABAN FORMADOS POR PEQUEÑAS PARTICULAS INDIVISIBLES DALTON : NACIMIENTO: 6 DE SEPTIEMBRE DEL 1766, FALLECIMIENTO: 27 DE JULIO DE 1844, MÁNCHETER, REINO UNIDO THOMSON Y RUTHERFOND: DOS GRANDES CIENTIFICOS QUE INVESTIGABAN SOBRE LA ESCRITURA DEL ÁTOMO .

**ESTRUCTURA SUBATÓMICA Y REACTIVIDAD**

ESTRUCTURA ATÓMICA DE LA MATERIA , ES LA DISPOSICIÓN QUE PRESENTAN LOS ELEMNTOS MÁS PEQUEÑOS QUE LA CONNFORMAN ( LOS ÁTOMOS ,ELECTRONES ,PROTONES NEUTRONES , NÚCLEO ), Y QUE DEFINE LAS PROPIEDADES DE CADA UNO DE LOS MATERIALES

BIOGRAFIA:

UNIVERSIDAD DEL SURESTE. 2023 .

ANTOLOGIA DE QUIMICA I.PDF,

[https://plataformaeducativauds.com.mx/  
assets/biblioteca/71267ead60a8bc3b335  
09cd66d134ea7.pdf](https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/biblioteca/71267ead60a8bc3b33509cd66d134ea7.pdf)