



**Nombre de alumno: Angel Esteban
Pinto Arizmendi**

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

**Nombre del trabajo: Cuadro
sinóptico**

Materia: Química

Grado: 1 semestre de enfermería

Grupo: Único

Introducción

En este cuadro sinóptico que le estaré presentando estaré detallando los siguientes temas:

- + Clasificación de la materia.**
- + Estados de agregación de la Materia**
- + Modelación del átomo para entender las propiedades de la materia**
- + Estructura subatómica y reactividad.**

**ESTRUCTURA Y
COMPOSICIÓN
DE LA MATERIA**

Clasificación de la materia

La materia es cualquier sustancia con masa y que ocupa un espacio al tener volumen

Se clasifican como

Sustancias puras
Mezclas

Elementos y Compuestos

Es una sustancia imposible de descomponer
Sustancia posible de descomponer

Homogéneas
Heterogéneas

Está formada por dos sustancias puras
Consta de dos o más sustancias diferentes

Estados de agregación de la materia

Para cualquier sustancia o mezcla, modificando su temperatura o presión

Los cuales son

Sólidos
Líquidos
Gaseosos
Plasma

Los estados de la materia dependen de la temperatura y presión

Modelación del átomo para entender las propiedades de la materia

Es la unidad más pequeña de la materia que tiene propiedades de un elemento químico

El primero en utilizar el termino átomo fue Demócrito

Los principales químicos

- Demócrito**
- Dalton**
- Thomson**
- Rutherford**
- Bohr**
- De Broglie**
- Schrödinger**
- Heisenberg**
- Rydberg**

Estructura subatómica y reactividad.

Es la disposición que presentan los elementos más pequeños que la conforman

Como por ejemplo

Átomos
Electrones
Protones
Neutrones
Núcleo

Define cada las propiedades de cada uno de los materiales

El núcleo de cada átomo está formado a su vez por protones y sus neutrones

Los electrones tienen carga negativa, los protones tienen carga positiva y los neutrones no tienen carga

Conclusión

Los químicos que poco a poco fueron descubriendo los diferentes modelos atómicos fueron gracias a sus antecesores o maestros sin su ayuda no estarían completos ni descubiertos, gracias a ello existen los elementos químicos y la tabla periódica, sin su apoyo ni sus investigaciones no fuéramos los que ahora somos.