



**Mi Universidad**

*Nombre del Alumno: francisco Emiliano Cristiani Reyes*

*Nombre del tema: estructura y composición de la materia*

*Parcial: segundo*

*Nombre de la Materia: Química*

*Nombre del profesor: María De Los Ángeles Venegas*

*Nombre de la Licenciatura: Enfermería*

*1er semestres*

El mundo que conocemos y percibimos está compuesto de cuerpos u objetos, vivos y no vivos. Estos forman parte del mundo material y por ende están compuestos de diferentes materiales y como consecuencia ocupan un espacio que depende de su volumen y este volumen está lleno de materia.

Estos cuerpos mencionados sabemos que están hechos de diferentes especies de materiales que pueden ser de una sola especie o son el resultado de una mezcla. La inmensa variedad que existe se debe a sus propiedades, estructura y composición química, se pueden identificar mediante análisis de su estructura de los cuerpos u objetos.

Durante el estudio de la materia varios científicos la describieron e intentaron explicar el comportamiento interno, de acuerdo a su conocimiento y avance científico de su etapa; encontraron que la materia está compuesta por moléculas que son la parte más pequeña en la que se puede dividir una sustancia sin perder sus propiedades. A su vez encontraron que una molécula está compuesta por átomos, creando así modelos atómicos.

Las propiedades, estructuras y composiciones químicas que existen, le dan más propiedades a la materia por ejemplo tener una masa, energía, presión, temperatura, densidad, etc. Razón por lo que cada cuerpo u objeto tiene diferentes características.



# Estructura y composición de La materia



## Propiedades

### Generales

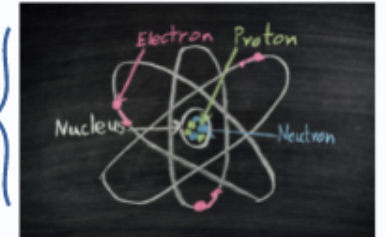
Masa, peso, volumen, temperatura, elasticidad, divisibilidad, inercia, porosidad.

### Específicas

Densidad, conductividad, viscosidad, punto de fusión y ebullición, dureza, maleabilidad, solubilidad.

## Definición

Todo aquello que existe en el universo, que tiene masa y que ocupa un volumen en el espacio



## Composición

### Moléculas

### Átomos

### Partículas con cargas eléctricas

- Protones (+)
- Electrones (-)
- Neutrones (nula)

## Clasificación

### • Sólidos

### • Líquidos

### • Gases

### • Mezclas

### • Sustancias puras

- **Heterogéneas**
- **Homogéneas**
  - Disolvente
  - Solute

- **Elementos químicos**
- **Compuestos químicos**

Será importante entender cómo la materia interactúa con el entorno y entre sí misma con sus cargas eléctricas dependiendo de la cantidad de protones, neutrones o electrones que posea. De igual forma estas cantidades de partículas con cargas nos dictarán el **peso atómico**, que es la suma de los neutrones y protones; como resultado nos darán átomos positivos, negativos y neutros; cuando un átomo es neutro podremos decir que el número de protones coincide con el número de electrones y a este número le llamaremos número atómico. Todo esto se representa en la tabla periódica, con los elementos conocidos por el hombre.

Es de mucha importancia saber la relación de la materia en nuestra vida diaria y cómo puede afectar directa o indirectamente a nuestras actividades.