

Recuerda

Todo lo que nos rodea

Todos los cuerpos que nos rodean en nuestro mundo están formados por materia. Según estén organizadas **las partículas** que la componen pueden estar en estado **sólido, líquido o gaseoso**.

Organización de las partículas

Para poder explicar porqué la materia está en un estado o en otro, es necesario saber como están organizadas las partículas que componen esa materia. **Dependiendo de la unión de las partículas** estaremos hablando de estado **sólido, líquido o gaseoso**.

La molécula

El nombre científico de esas partículas es molécula. **Las moléculas están formadas por varios átomos** de uno o más elementos. Es muy importante la unión de las partículas para que la materia esté en un estado o en otro.

Sólido: Juntas y ordenadas

Líquido: Un poco más separadas que en estado sólido y pueden moverse unas con respecto a otras.

Gaseoso: Muy separadas unas de otras y pueden moverse libremente.

Propiedades generales

La materia la podemos definir según sus propiedades generales. Estas son **masa y volumen**. **La masa** (peso) se mide, por ejemplo, con balanzas y la unidad es el **Kilogramo**

El volumen (tamaño) se mide en **metros cúbicos**

La densidad

La densidad es una propiedad específica de la materia que relaciona masa y volumen

$$\text{Densidad} = \frac{\text{Masa}}{\text{Volumen}}$$

Propiedades específicas

Las propiedades que podemos percibir a través de **los sentidos**, como el olor, el sabor, el tacto... son propiedades específicas.