



¿Qué es la materia?

Todo lo que tiene masa y volumen

¿Cuáles son las propiedades generales de la materia?

Masa y volumen

¿Qué es la densidad?

Es la relación entre la masa y el volumen de una sustancia, expresada en kg/m^3 o g/cm^3

¿Cuáles son los estados de agregación de la materia?

Sólido, líquido y gaseoso

¿Cómo se comportan las partículas en un sólido?

Están muy cohesionadas y vibran en posiciones fijas, lo que da forma y volumen constantes



¿Cómo se comportan las partículas en un líquido?

Están menos cohesionadas, lo que permite que el líquido tenga volumen fijo pero forma variable

¿Cómo se comportan las partículas en un gas?

Tienen total libertad de movimiento, por lo que ocupan todo el volumen del recipiente

¿Qué es la teoría cinético-molecular?

Explica las propiedades de la materia en función del movimiento de sus partículas

¿Cómo afecta la temperatura al estado de la materia?

A mayor temperatura, mayor movimiento de las partículas, lo que puede causar cambios de estado

¿Qué es la notación científica?

Un método de escritura numérica basado en potencias de 10 para representar cantidades muy grandes o muy pequeñas



¿Qué es un átomo?

La unidad más pequeña de la materia que mantiene las propiedades de un elemento químico

¿Cuáles son las partículas subatómicas de un átomo?

Protones (carga +), electrones (carga -) y neutrones (sin carga)

¿Qué es un ión?

Un átomo que ha ganado o perdido electrones, adquiriendo carga eléctrica

¿Qué es un catión?

Un ión con carga positiva porque ha perdido electrones

¿Qué es un anión?

Un ión con carga negativa porque ha ganado electrones



¿Qué es una sustancia simple?

Está formada por un solo tipo de átomo, como el oxígeno (O_2) o el hierro (Fe)

¿Qué es un compuesto?

Una sustancia formada por átomos de diferentes elementos, como el agua (H_2O) o el dióxido de carbono (CO_2)

¿Qué es una molécula?

Un conjunto de átomos unidos entre sí por enlaces químicos

¿Cómo se representan las moléculas?

Mediante fórmulas químicas, como H_2O para el agua o CO_2 para el dióxido de carbono

¿Qué diferencia hay entre una sustancia simple y un compuesto?

Las sustancias simples tienen un solo tipo de átomo, mientras que los compuestos combinan átomos de diferentes elementos