



¿Qué es la materia?

Todo aquello que tiene masa y volumen

¿Cuál es la unidad de masa en el Sistema Internacional?

El kilogramo (Kg)

¿Qué magnitud física expresa la distancia entre dos puntos?

La longitud

¿Cómo se define el volumen en el Sistema Internacional?

Como el metro cúbico (m^3), espacio contenido en un cubo de 1 metro de arista

¿Qué propiedad intensiva representa la masa por unidad de volumen?

La densidad



¿Qué propiedad de la materia no depende de la cantidad de sustancia?

La densidad

¿Qué indica que 1L equivale a 1dm^3 ?

Que 1000L equivalen a 1m^3

¿Cuáles son los estados de agregación fundamentales de la materia?

Sólido, líquido y gas

¿Qué caracteriza al estado sólido?

Forma y volumen constante, con partículas muy cohesionadas

¿Qué caracteriza al estado líquido?

Volumen constante y forma variable, adaptándose al recipiente



¿Qué caracteriza al estado gaseoso?

Volumen y forma variables, con partículas en completa libertad

¿Qué es un cambio de fase?

El paso de una sustancia de un estado de agregación a otro al modificar presión o temperatura

¿Qué es la fusión?

Cambio de sólido a líquido al alcanzar la temperatura de fusión

¿Qué es la vaporización?

Paso de líquido a gas al alcanzar la temperatura de ebullición

¿Qué es la condensación?

Cambio de gas a líquido al disminuir la temperatura



¿Qué es la sublimación?

Paso de sólido a gas sin pasar por el estado líquido

¿Qué es una sustancia pura?

Un sistema material formado por un solo tipo de sustancia

¿Qué son los compuestos?

Sustancias puras formadas por átomos de diferentes elementos

¿Qué son los elementos?

Sustancias puras formadas por un solo tipo de átomo

¿Qué es una mezcla homogénea?

Una mezcla donde las sustancias no se distinguen a simple vista



¿Qué es una mezcla heterogénea?

Una mezcla donde las sustancias son distinguibles a simple vista

¿Qué método separa sólidos de líquidos mediante sedimentación?

Imantación o separación magnética

¿Qué método separa sustancias basándose en propiedades magnéticas?

Tamización o cribado

¿Qué método utiliza un tamiz para separar sólidos de diferentes tamaños?

Decantación

¿Qué método separa líquidos miscibles con diferentes puntos de ebullición?

Destilación



¿Qué se forma al evaporar el agua salada en salinas?

Sal común (cloruro sódico)

¿Qué es un átomo?

La partícula material más pequeña que forma la materia

¿Cuántos elementos químicos se conocen?

Algo más de 100

¿Qué representa la fórmula química H₂O?

Una molécula de agua

¿Qué caracteriza a los metales?

Son dúctiles, maleables y conductores de electricidad y calor



¿Qué caracteriza a los no metales?

No son dúctiles, maleables ni conductores de electricidad o calor

¿Qué caracteriza a los semimetales?

Son semiconductores, como el silicio usado en electrónica

¿Qué tipo de mezcla es una solución salina?

Mezcla homogénea sólida-líquida

¿Qué tipo de mezcla es el aire?

Mezcla homogénea gas-gas

¿Qué es la teoría cinético-molecular?

Explica las propiedades de la materia según el movimiento de sus partículas



¿Qué ocurre al calentar un sólido hasta su punto de fusión?

Las partículas adquieren libertad de movimiento y pasan al estado líquido

¿Qué ocurre al calentar un líquido hasta su punto de ebullición?

Las partículas escapan y pasan al estado gaseoso

¿Qué ocurre al enfriar un gas?

Sus partículas se cohesionan y puede condensarse o solidificarse

¿Qué es una disolución sólida?

Una mezcla homogénea sólida, como el acero (aleación de hierro y carbono)

¿Qué es un precipitado?

Sólidos que se forman al evaporar un líquido en una mezcla