

Todo aquello que tiene masa, ocupa un espacio y está formada por átomos

MATERIA

Estado de agregación de la materia en el que:

- Sus partículas están fuertemente unidas, vibrando en posiciones fijas.
- Tienen forma y volumen fijos, y no pueden fluir

SÓLIDO

Estado de agregación de la materia en el que:

- Sus partículas tienen una fuerza de atracción intermedia, se deslizan unas sobre otras.
- Tienen volumen fijo. Su forma se adapta al recipiente. Pueden fluir

LÍQUIDO

Estado de agregación de la materia en el que:

- Sus partículas tienen una fuerza de atracción muy débil. Se mueven libremente.
- Su volumen y su forma se adaptan al recipiente. Pueden fluir

GASEOSO

**Cambio de
estado de
sólido a líquido**

**Cambio de
estado de
líquido a sólido**

**Cambio de
estado de
sólido a
gaseoso**

**Cambio de
estado de
gaseoso a
sólido**

FUSIÓN

SOLIDIFICACIÓN

SUBLIMACIÓN

**SUBLIMACIÓN
INVERSA**

Cambio de estado de líquido a gaseoso

VAPORIZACIÓN

Cambio de estado de gaseoso a líquido

LICUACIÓN

Los elementos están formados por partículas indivisibles llamadas...

ÁTOMOS

Se forman al combinarse átomos de distintos elementos

COMPUESTO

Parte del átomo donde se encuentran los protones (+) y los neutrones (0),
Concentra casi toda la masa del átomo.

NÚCLEO

Parte del átomo donde se encuentran los electrones (-)
girando en órbitas.

CORTEZA

Partícula subatómica con carga negativa

ELECTRÓN

Partícula subatómica con carga positiva

PROTÓN

Indica el número de protones. Su símbolo es Z

Indica el número de protones más neutrones. Su símbolo es A

Átomos de un mismo elemento con distinto número de neutrones.

Partícula subatómica con carga neutra

NÚMERO ATÓMICO

**NÚMERO
MÁSICO.**

ISÓTOPOS.

NEUTRÓN

Combinación de varios átomos unidos entre sí, del mismo tipo o diferentes.

Conjunto de un número muy grande de átomos, del mismo tipo o diferentes, colocados de una forma muy ordenada y repetitiva

MOLÉCULA

CRISTAL

Tienen un único componente. No pueden separarse en otros materiales más sencillos por métodos físicos. Tienen una composición y propiedades fijas

SUSTANCIA PURA

Tienen varios componentes. Pueden separarse en otros materiales más sencillos por métodos físicos. Tienen una composición y propiedades variables

NÚMERO
MÁSICO.

- No pueden descomponerse por métodos químicos.
- Formadas por un único tipo de átomos.

SUSTANCIAS
SIMPLES O
ELEMENTALES

- No pueden descomponerse por métodos químicos.
- Formadas por un único tipo de átomos.

SUSTANCIAS
COMPUESTAS

Mezcla en la que se distinguen los componentes a simple vista o al microscopio

HETEROGÉNEA

Mezcla en la que no se distinguen los componentes a simple vista o al microscopio. También se llaman disoluciones

HOMOGÉNEA

Método de separación para líquidos con distintas densidades. Se separan quedando el menos denso arriba.

DECANTACIÓN

Método de separación para Sólido suspendido en un líquido. El mayor tamaño de partícula del sólido hace que no atraviese el filtro.

FILTRACIÓN

Método de separación en el que uno de sus componentes tiene un comportamiento magnético

**SEPARACIÓN
MAGNÉTICA**

Método de separación para componentes con distintas densidades, el giro a gran velocidad los separa.

CENTRIFUGACIÓN

Método de separación en una disolución, el disolvente se evapora y queda el soluto sólido

CRISTALIZACIÓN

Método de separación para Sólido suspendido en un líquido. El mayor tamaño de partícula del sólido hace que no atraviese el filtro.

DESTILACIÓN