

Propósito

Comprender las características de la Materia

Materia ♥

La materia es todo aquello que existe, tiene masa y ocupa lugar en un espacio. La materia no se crea ni se destruye, pero se puede transformar.

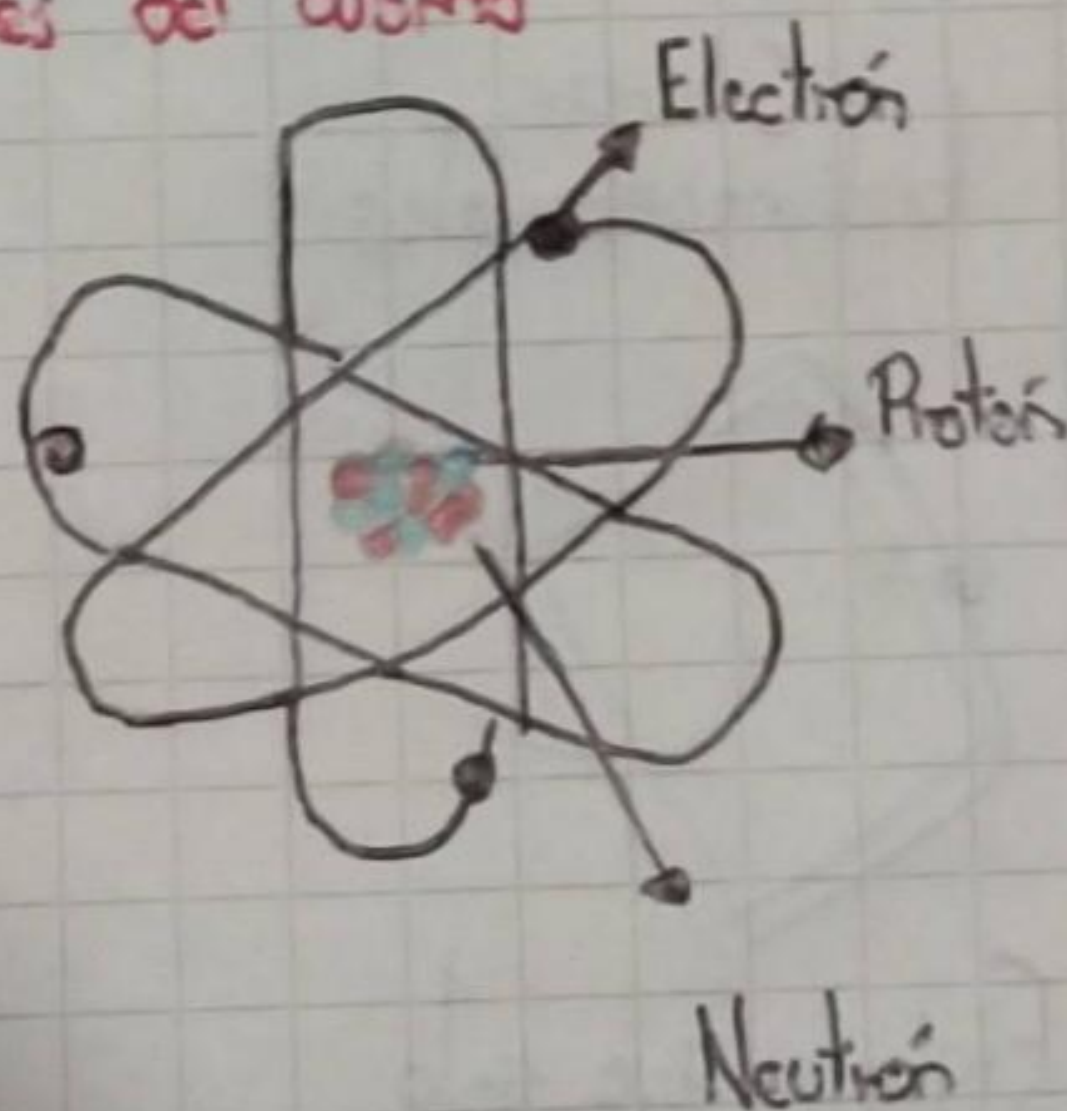
Estructura de la Materia

El átomo =

• La materia está formada por átomos que son pequetísimas partículas rodeadas de vacío.

• Dentro del átomo hay otras partículas: los protones y los Neutrones están en el núcleo y los electrones se mueven alrededor del núcleo.

Partes del átomo



Las Moléculas =

- Los átomos se unen entre sí formando moléculas y, así se crean nuevas sustancias.
- Moléculas formadas por átomos iguales =
- Moléculas de hidrógeno $H + H = H_2$
- Moléculas de Oxígeno = $O + O = O_2$
- Moléculas de Nitrógeno = $N + N = N_2$

Dimensiones de la Materia

Todos los cuerpos materiales tienen unas dimensiones, por lo tanto se pueden medir.

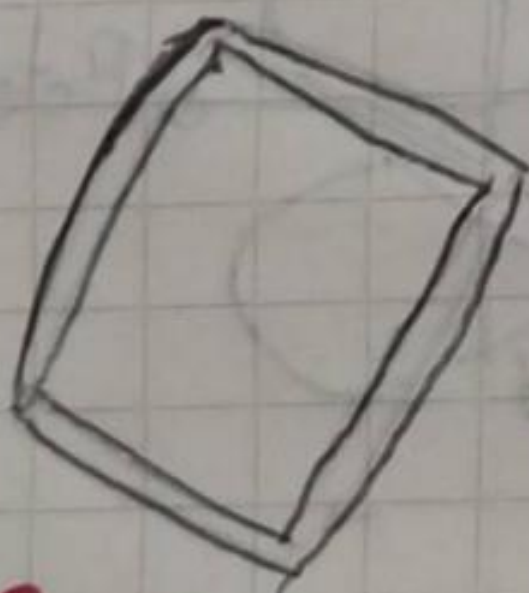
Dimensiones = En el espacio que conocemos hay tres dimensiones llamadas = ancho, largo y alto.

Cuerpos
Unidimensionales
Hilo, cuerda, etc



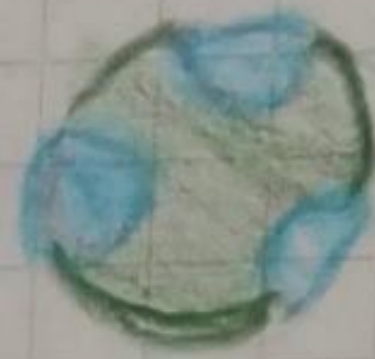
Esta segmentado
en dos puntos

Cuerpos
bidimensionales



Figuras que solo
tiene ancho y largo

Cuerpos
tridimensionales



Anchura, altura
y profundidad

Estados de la Materia

- Estado gaseoso
- Estado solido
- Estado Liquido

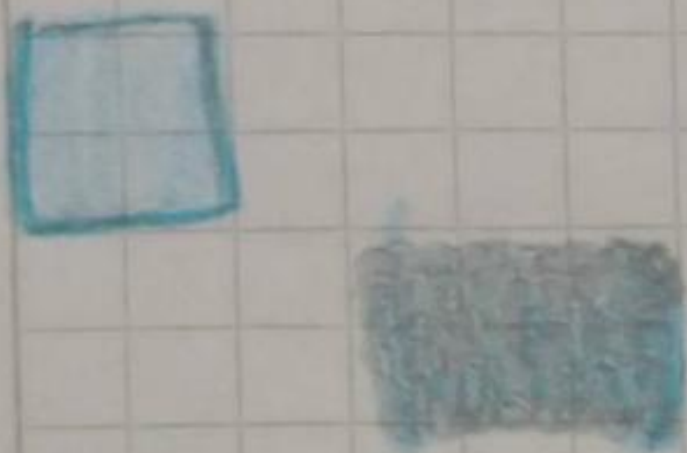
Estados de la materia

La teoria cinetica dice que los atomos y las moleculas de la materia estan en continuo movimiento

Solido

Tiene forma propia

Poseen moleculas muy ordenadas. Vibran aunque tengan poco espacio para moverse.



Liquido

No tienen forma propia. Se adaptan a recipientes que lo tiene.

Poseen pocas celulas poco ordenadas. Fluyen con libertad.



Gaseoso

No tiene forma ocupan todo el espacio disponible.

Poseen moleculas desordenadas se mueven libremente en todas direcciones.



Cambios de la Materia

