



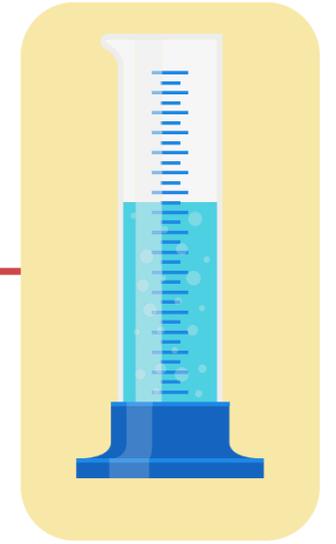
MASA

LA MASA ES LA CANTIDAD DE MATERIA QUE HAY EN UN OBJETO

PROPIEDADES GENERALES

EL VOLUMEN ES EL ESPACIO QUE OCUPA UN OBJETO

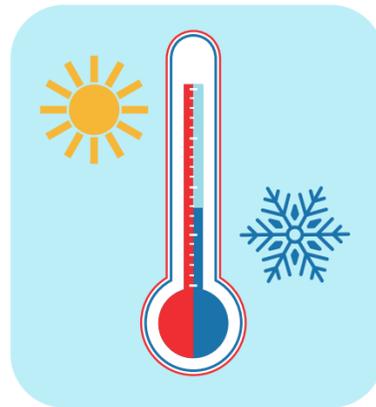
VOLUMEN



TEMPERATURA

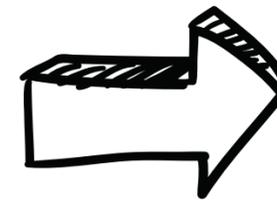
CUANDO DECIMOS QUE ALGO ESTÁ CALIENTE, SU TEMPERATURA ES ALTA.

SI DECIMOS QUE ALGO ESTÁ FRÍO, SU TEMPERATURA ES BAJA.



EL CALOR ES ENERGÍA QUE PUEDE TRANSFERIRSE DE UNA MATERIA A OTRA.

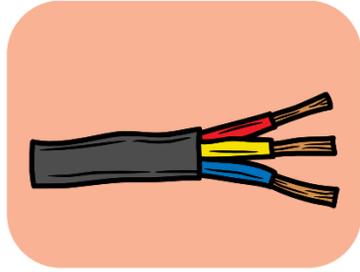
LA MATERIA MÁS CALIENTE CALIENTA A LA MÁS FRÍA HASTA QUE LA TEMPERATURA ES LA MISMA.



CREAMOS CALOR Y SOMOS FUENTE NATURAL DE CALOR.

CUANDO UN MATERIAL PERMITE QUE EL CALOR O LA ELECTRICIDAD PASEN A TRAVÉS DE ÉL

CONDUCTIVIDAD



ALGUNOS MATERIALES SON FÁCILES DE ROMPER, OTROS SON DIFÍCILES.

RESISTENCIA



ALGUNOS MATERIALES SON DUROS Y OTROS SON BLANDOS

DUREZA



COLOR Y BRILLO



PROPIEDADES ESPECÍFICAS

OLOR Y GUSTO



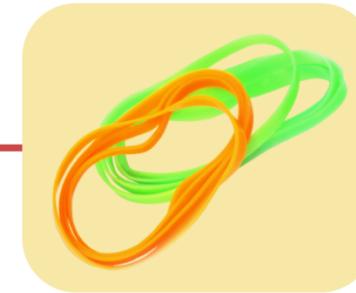
SOLUBILIDAD

PUEDE DISOLVERSE EN OTRA MATERIA.



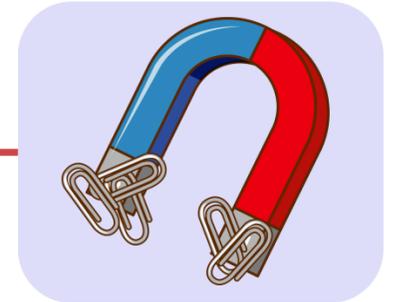
TRANSPARENCIA

SI EL MATERIAL ES TRANSPARENTE PUEDES VER A TRAVÉS DE ÉL



ELASTICIDAD

UN MATERIAL ES ELÁSTICO SI SE ESTIRA Y TIENE LA CAPACIDAD DE VOLVER A SU ESTADO ORIGINAL

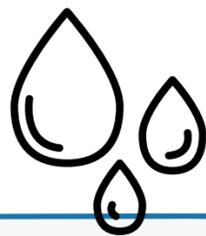


MAGNETISMO

UN MATERIAL MAGNÉTICO ATRAE A OTROS CUERPOS

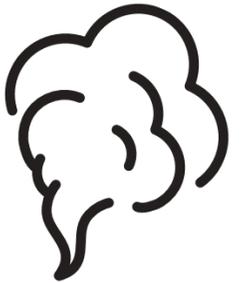
ESTADOS DE LA MATERIA

NO TIENE UNA FORMA PROPIA PERO MANTIENE EL MISMO VOLUMEN. SE ADAPTA AL CONTENEDOR EN EL QUE SE ENCUENTRA.

LÍQUIDO 

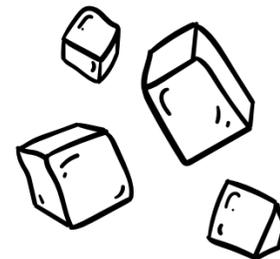
NO TIENE FORMA NI CONSERVA EL MISMO VOLUMEN. PODEMOS REDUCIR SU VOLUMEN SI LO COMPRIMIMOS.

GASEOSO



TIENE SU PROPIA FORMA. SIEMPRE TIENE EL MISMO VOLUMEN PORQUE LA FORMA NO CAMBIA.

SÓLIDO



CAMBIOS EN LA MATERIA

El sólido se convierte en líquido.

FUSIÓN
(derretir, fundir)

El líquido se convierte en gas.

EVAPORACIÓN

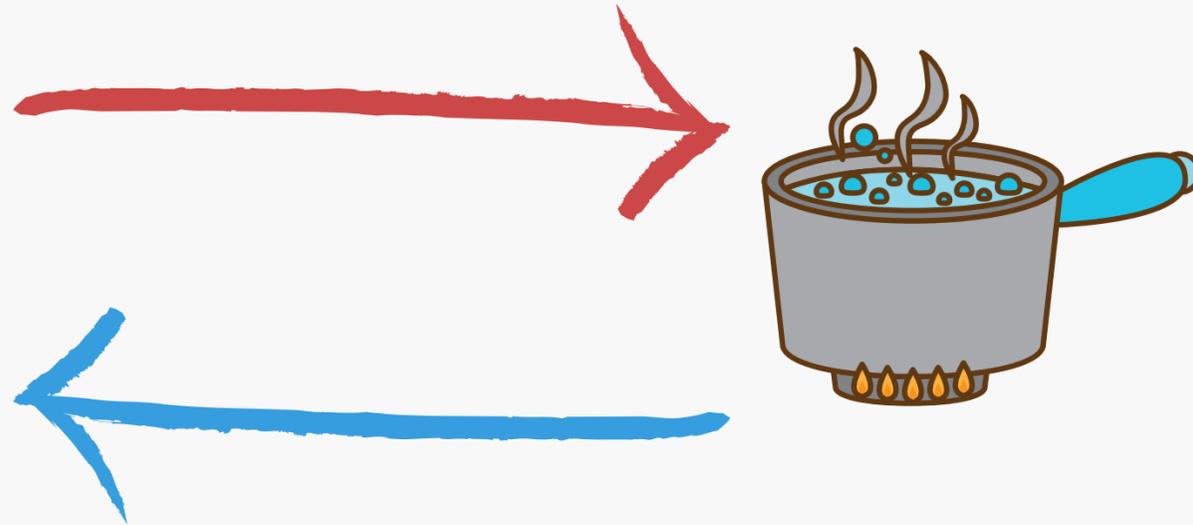
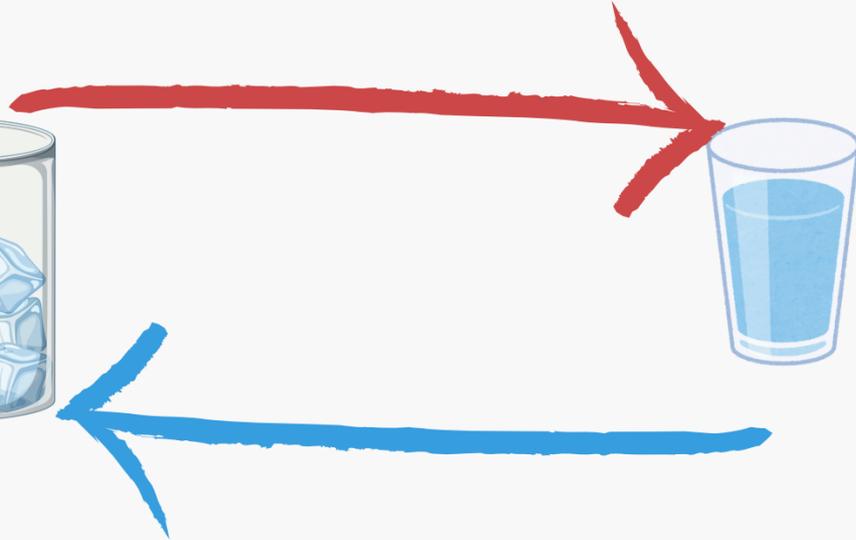


CONGELACIÓN

El líquido se convierte en sólido.

CONDENSACIÓN

El gas se convierte en líquido.



SUSTANCIA PURA

Una sustancia pura contiene una única sustancia. **Aluminio**

MEZCLAS

Contiene dos o más sustancias.

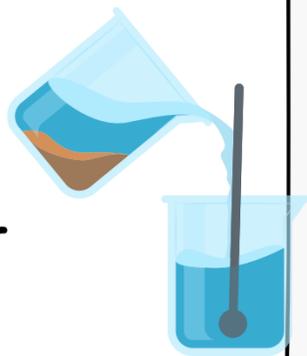
Mezcla heterogénea se distinguen los componentes.

Ensalada

SEPARACIÓN MEZCLAS HETEROGÉNEAS

DECANTACIÓN

Separa dos líquidos. El líquido más pesado se queda en el fondo y sale al abrir el grifo.



FILTRACIÓN

Separa un líquido y un sólido. La mezcla pasa por un filtro que elimina un sólido.



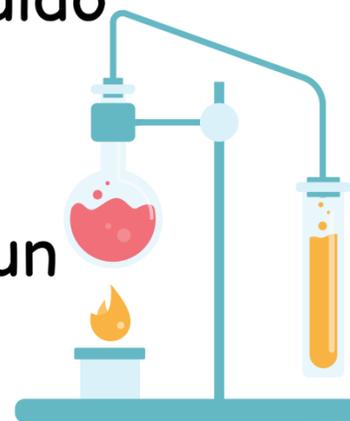
Mezcla homogénea no se distinguen los componentes.

Colacao

SEPARACIÓN MEZCLAS HOMOGÉNEAS

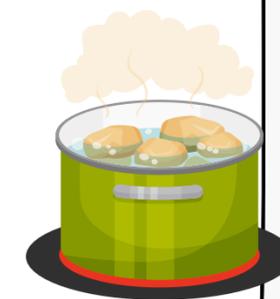
DESTILACIÓN

Separa dos líquidos. calentamos la mezcla y el primer líquido que se evapora se condensa en un tubo frío.



EVAPORACIÓN

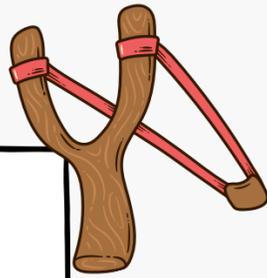
Separa un líquido y un sólido. La mezcla se calienta hasta que el líquido se evapora.



CAMBIOS EN LA MATERIA

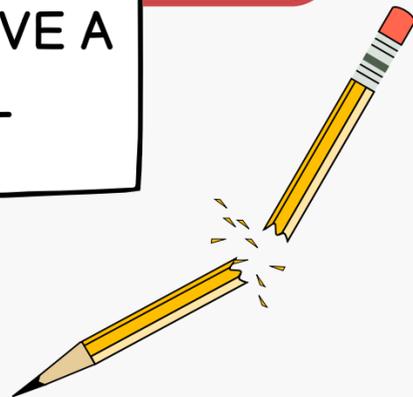
CAMBIO REVERSIBLE

SI EL MATERIAL VUELVE A SU ESTADO ORIGINAL



CAMBIO IRREVERSIBLE

SI EL MATERIAL NO VUELVE A SU ESTADO ORIGINAL



FUSIÓN
CONGELACIÓN
EVAPORACIÓN
CONDENSACIÓN

CAMBIO FÍSICO

NO SE CREA NINGUNA SUSTANCIA NUEVA.

ROMPER UN PALO

OXIDACIÓN.
PROCESO POR EL QUE ALGUNOS MATERIALES COMO EL HIERRO, COMBINADO CON EL OXÍGENO DEL AIRE FORMAN ÓXIDO.



COMBUSTIÓN.
PROCESO POR EL QUE ALGUNOS MATERIALES COMO LA MADERA ARDEN CUANDO LO CALENTAMOS Y HAY OXÍGENO.



CAMBIO QUÍMICO
CUANDO LA MATERIA SE TRANSFORMA PORQUE SUFRE ALGÚN PROCESO Y SE CREA UNA MATERIA NUEVA.

QUEMAR PAPEL



CENIZA Y HUMO

ORIGEN DE LOS MATERIALES

LOS **MATERIALES NATURALES** SE OBTIENEN DIRECTAMENTE DE LA NATURALEZA

VEGETAL

ANIMAL

MINERAL

APLICANDO UN PROCESO OBTENEMOS **MATERIALES ARTIFICIALES**

