

TEMA LA MATERIA Y LA ENERGÍA



1. -Ordena la siguiente definición de MATERIA.

todo que y un aquello

Es tiene volumen. ocupa masa

2. Ordena cada elemento en su lugar correspondiente.

MASA	VOLUMEN

Es el espacio que ocupa un cuerpo.

Es la cantidad de materia que tiene un cuerpo.

Se utilizan pipetas y probetas.

Se mide en litros.

Se utilizan balanzas o básculas.

Se mide en kilogramos.

3.-Une con flechas.

DENSIDAD

Es la temperatura a la que la materia pasa de estado sólido a líquido.



TEMPERATURA DE EBULLICIÓN

Es la temperatura a la que la materia pasa de estado líquido a gaseoso.

TEMPERATURA DE FUSIÓN

Es la relación entre la masa y el volumen de un cuerpo.

4.-Une con flechas.

ESTADO SÓLIDO

La materia no tiene forma ni volumen constante.

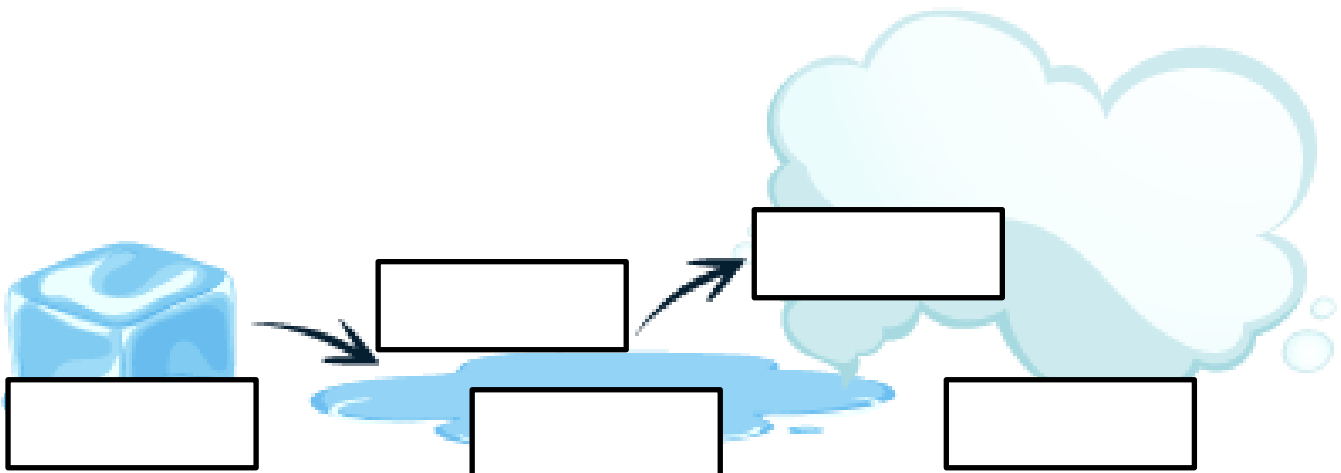
ESTADO LÍQUIDO

La materia no posee forma fija, sin embargo su volumen es constante.

ESTADO GASEOSO

La materia que tiene una forma fija y su volumen constante.

5.-Ordena los siguientes elementos del cambio de estado de la materia cuando sube la temperatura.



GAS

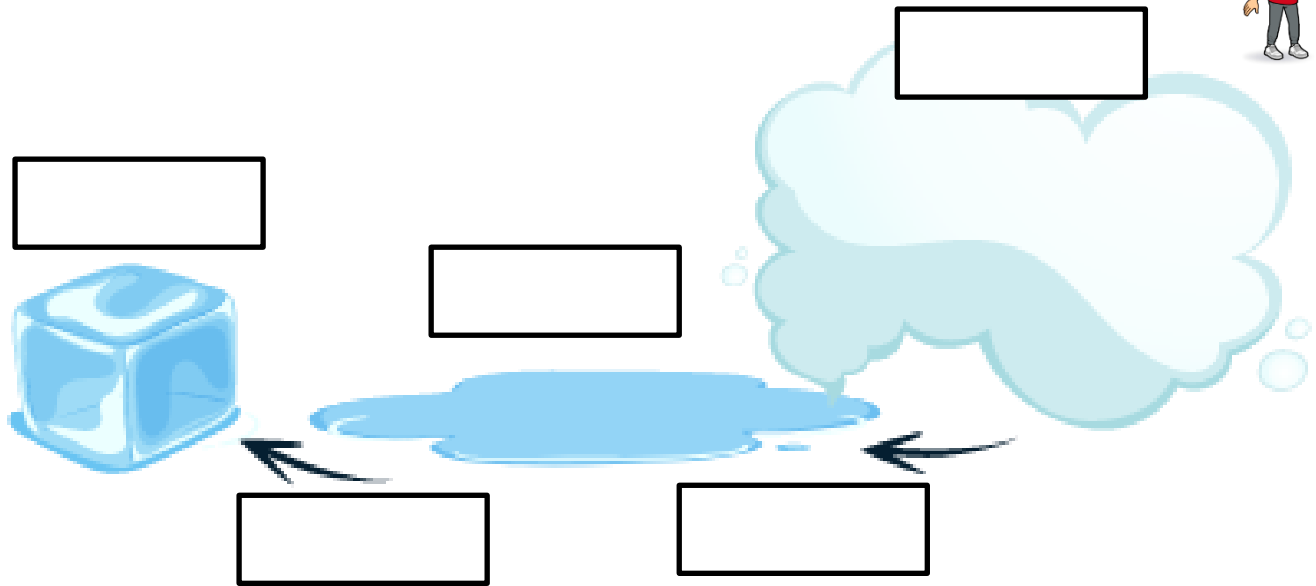
SÓLIDO

LÍQUIDO

VAPORIZACIÓN

FUSIÓN

6.-Ordena los siguientes elementos del cambio de estado de la materia cuando baja la temperatura.



GAS

SÓLIDO

LÍQUIDO

CONDENSACIÓN

SOLIDIFICACIÓN

TEMA LA MATERIA Y ENERGÍA (LOS CAMBIOS DE LA MATERIA)



1.- Señala la opción correcta.

a) Estos se producen cuando la composición de la materia no se altera:

CAMBIOS FÍSICOS

CAMBIOS QUÍMICOS

b) Estos suceden cuando se produce un cambio en la composición de la materia:

CAMBIOS FÍSICOS

CAMBIOS QUÍMICOS

c) Se producen cuando la materia recupera su estado y aspecto original, cuando cesa la acción que provoca su cambio.

REVERSIBLE

IRREVERSIBLE

d) Este sucede cuando la materia no recupera su estado original una vez termina la acción que lo provoca.

REVERSIBLE

IRREVERSIBLE

e) Es la transformación de una sustancia en otra debido a la acción del oxígeno.

FERMENTACIÓN

COMBUSTIÓN

OXIDACIÓN

f) Es una oxidación muy rápida que desprende energía en forma luz y calor.



FERMENTACIÓN

COMBUSTIÓN

OXIDACIÓN

g) En este proceso intervienen microorganismos (bacterias y levaduras) que transforman un tipo de materia en otra, sin la intervención del oxígeno

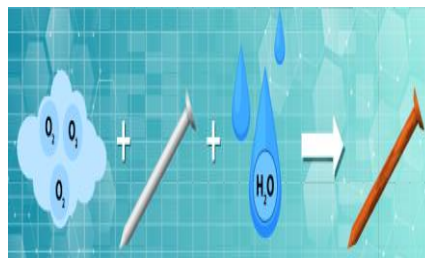
FERMENTACIÓN

COMBUSTIÓN

OXIDACIÓN

2.-Coloca cada imagen en la reacción química que representa.

OXIDACIÓN	FERMENTACIÓN	COMBUSTIÓN



3.-¿Qué otro nombre reciben los cambios químicos?



ÁLVARO VILLANUEVA

SUSTANCIAS PURAS Y MEZCLAS.



1.-Selecciona la definición correcta.

a) *Está formada por un solo componente.*

MEZCLAS HOMOGÉNEAS

MEZCLAS HETEROGÉNEAS

MEZCLAS

SUSTANCIAS PURAS

b) *Están formadas por varias sustancias puras.*

MEZCLAS HOMOGÉNEAS

MEZCLAS HETEROGÉNEAS

MEZCLAS

SUSTANCIAS PURAS

c) *Sus componentes no se distinguen a simple vista y no son fáciles de separar.*

MEZCLAS HOMOGÉNEAS

MEZCLAS HETEROGÉNEAS

MEZCLAS

SUSTANCIAS PURAS

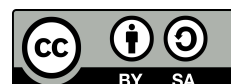
d) *Sus componentes se distinguen a simple vista y son fáciles de separar.*

MEZCLAS HOMOGÉNEAS

MEZCLAS HETEROGÉNEAS


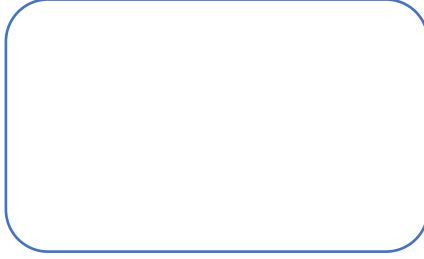


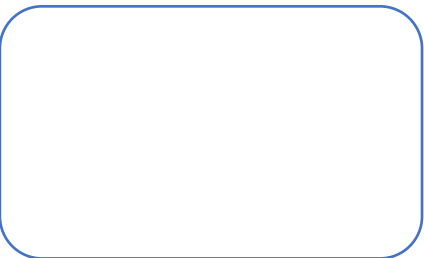

MEZCLAS

SUSTANCIAS PURAS



ÁLVARO VILLANUEVA

3.-Coloca cada elemento en su lugar correspondiente.

LA EVAPORACIÓN	LA DESTILACIÓN	LA TAMIZACIÓN
Es utilizada... 	Es utilizada... 	Es utilizada... 
Consiste en... 	Consiste en... 	Consiste en... 

Es utilizada para separar mezclas entre sólidos de diferente tamaño.

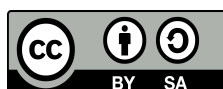
Nos permite separar una disolución que está formada por un sólido y un líquido.

Se emplea para separar dos líquidos que forman una disolución.

Consiste en calentar la mezcla hasta que uno de los líquidos se evapora.


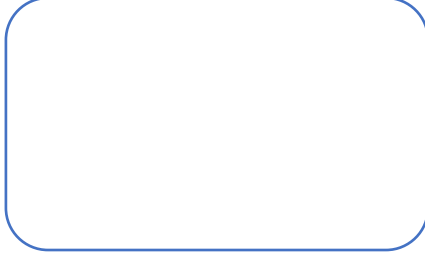




Se hace pasar la mezcla a través de unos tamices que tienen aberturas diferentes.

Se calienta toda la mezcla, hasta que el líquido se evapora y se obtiene el ingrediente sólido.



ÁLVARO VILLANUEVA

4.-Coloca cada elemento en su lugar correspondiente.

LA FILTRACIÓN	LA SEPARACIÓN MAGNÉTICA	LA DECANTACIÓN
Es utilizada... 	Es utilizada... 	Es utilizada... 
Consiste en... 	Consiste en... 	Consiste en... 

Es utilizada cuando uno de los ingredientes de la mezcla es hierro

Se utiliza para separar mezclas formadas por un líquido y un sólido

Permite separar dos líquidos que no se disuelven, ya que tienen distinta densidad.

Para separar el hierro de la mezcla se utiliza un imán que atrae el hierro

Se deja reposar la mezcla en un embudo de decantación hasta que los dos líquidos se separen

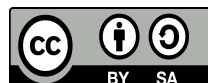
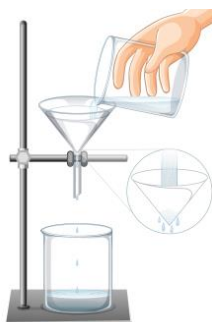
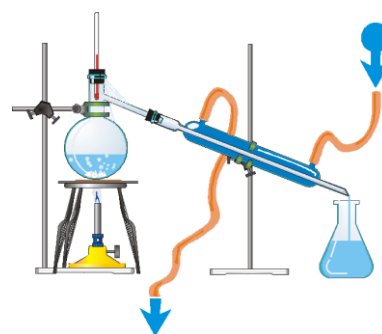
Consiste en pasar la mezcla por un filtro.



5.-Coloca cada imagen en su lugar correspondiente.



LA EVAPORACIÓN	LA DESTILACIÓN	LA TAMIZACIÓN
LA FILTRACIÓN	LA SEPARACIÓN MAGNÉTICA	LA DECANTACIÓN



ÁLVARO VILLANUEVA

LOS MATERIALES.

1.-Clasifica cada elemento en su lugar correspondiente.

MATERIALES NATURALES	MATERIALES ARTIFICIALES

Son aquellos que se fabrican a partir de los materiales naturales y en este proceso se modifica su composición.



Son aquellos que se consiguen de las plantas, animales o rocas y son usados sin modificar su composición.



2.-Ordena la siguiente definición de material.

Los

es

se

fabricar

materiales

materia

objetos.

la

que

destina

a



ÁLVARO VILLANUEVA



3.-Clasifica cada elemento en su lugar correspondiente.



METÁLICOS	POLÍMEROS	CERÁMICOS

Se obtienen al calentar y triturar ciertas rocas mezclarlos con otros componentes.

Son materiales que tienen un origen mineral.

Son materiales que están formados por unidades microscópicas llamadas monómeros

Son buenos aislantes de calor y electricidad.
Son muy duros.
Son frágiles.

Son buenos aislantes del calor y la electricidad.
Son materiales ligeros.

Son materiales resistentes.
Poseen un brillo característico.



ÁLVARO VILLANUEVA