

FECHA DE INICIO: 6 de septiembre

FECHA FINAL: 6 de octubre

FIN EN MENTE: identificar y comprender como es y como se conforma todo lo que nos rodea mediante imágenes, textos, videos con el fin de potenciar sus conocimientos.

EXPLICACION:

En esta guía aprenderas sobre la materia con energia, el calor, la luz y las mezclas y todas sus características

LA MATERIA!

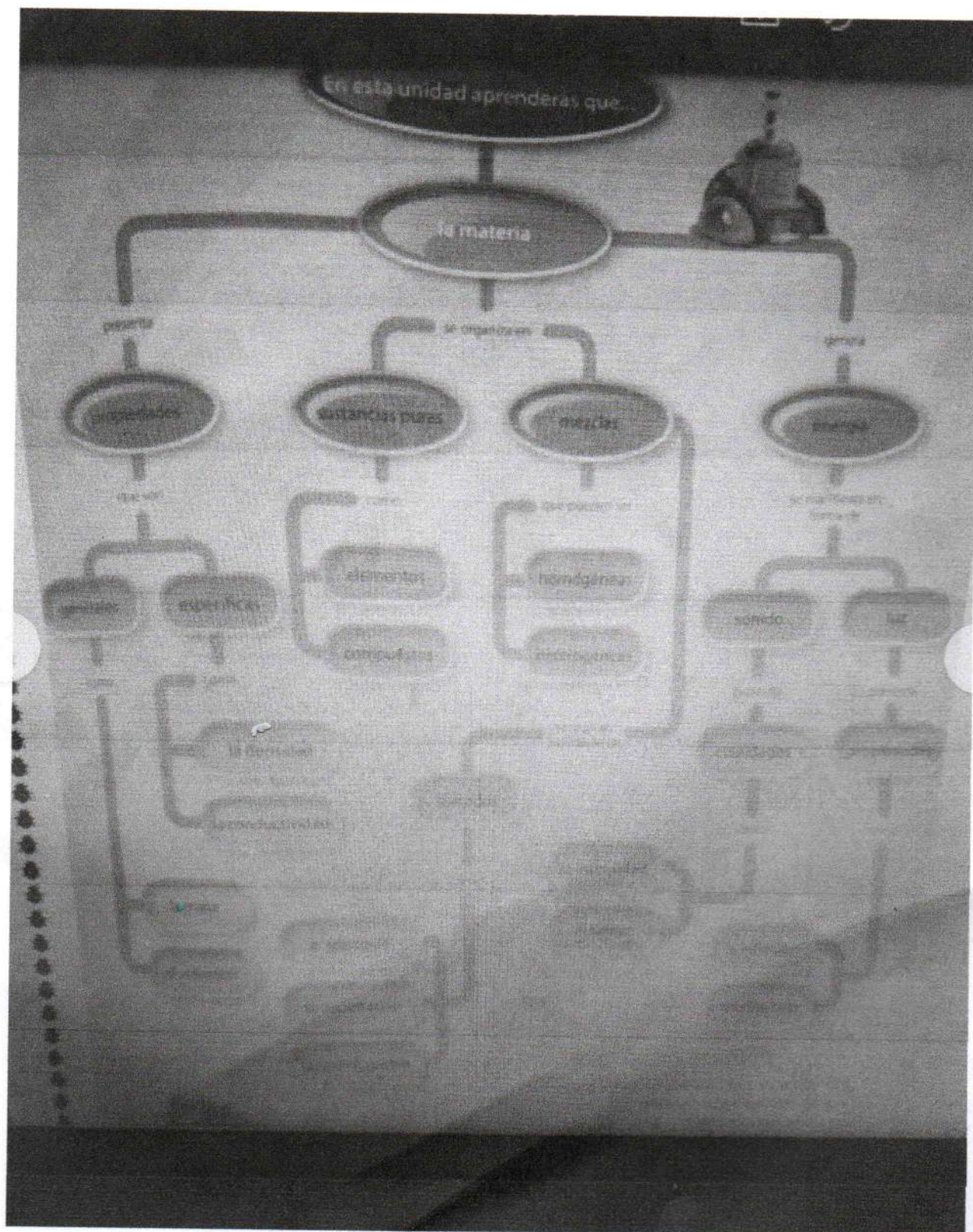
~~Todo lo que~~

ATOMO



Aplicaras esta semana el habito 1^o ser Proactivo?

Desarrollaras el Principio de la responsabilidad ya que es fundamental para la vida actual y la



cada adulto. Realiza pequeñas tareas en casa y cumple con todas las actividades escolares dejadas en el colegio. éxito

LA MATERIA

Todo lo que nos rodea está hecho de materia, la materia es aquello que tiene masa y volumen por lo tanto ocupa un lugar en el espacio y posee propiedades que la hacen única, como su color, su forma, su peso. La materia está conformada por partículas diminutas que no podemos ver se llama átomos. Que a su vez, están constituidos por las llamadas partículas subatómicas: los electrones, los protones y los neutrones (primera materia)

Características de la materia: **Propiedades generales**

son aquellas características que muestran diferencias en las sustancias u objetos entre ellos / y

Propiedades específicas (caracterizan a cada sustancia haciendo posible diferenciar una de otra)

PROPIEDADES GENERALES:



MAZA
VOLUMEN
PESEO

PROPIEDADES ESPECÍFICAS:



- Densidad
- Elasticidad
- Brillo
- Dureza
- Temperatura
- Viscosidad
- Punto de Fusión
- Punto de solidificación
- Ductilidad
- Conductividad eléctrica
- Solubilidad

Elasticidad

Propiedad de los cuerpos que al estirarse cambian su forma y vuelven a su estado original una vez dejamos de estirarlos.



Dureza



Resistencia de los cuerpos a ser rayados o cortados.

Fragilidad



(Fenómenos) Tendencia de los cuerpos a romperse cuando les aplicamos una fuerza.

DUCTILIDAD



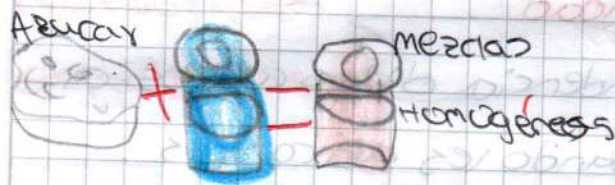
▷ Propiedad que tiene los cuerpos para formar hilos sin que se rompan.

Las mezclas

Las mezclas se forman de la combinación de dos o más sustancias puras; cada una de las sustancias conserva sus propiedades químicas y físicas. Podemos encontrar diferentes mezclas en tu vida diaria por ejemplo:



se componen se
identifican a simple
vista formando
dos o más fases.



suspension y coloides
Pintura en aerosol,
agua con arena,
mayonesa.

Combinación de 2 o más sustancias
que pueden presentarse en cualquier estado
de la materia indistinguibles dentro de
la solución. Es decir se juntan
una sola fase. Vино, café, agua, azúcar,
medicamentos.

1. En clase realizaremos los dos tipos de mezclas
una homogénea y otra heterogénea Para esto debes
tener listo:

entes se
n a simple
mandó
s fosos
y colides
serosol
enci

gancias
der estudo
dentro de
an
a, avarat
E mezclas
es, o debes

- 2 tazas de agua
- Medio pocillo de aceite
- 2 vasos de cristal
- un mezclador
- un paño de tierra
- un vaso de leche
- una cucharada de café o chocolate en polvo

2. observa todas las mezclas de la imagen, elige la opción correcta y escribe a qué tipo de mezcla

corresponde



homogeneas

Homogeneas

homogeneas

Homogeneas

Porque

Porque se

Porque con

Porque si lo

mezcla uno

mezclaron

rebolvenus

mezclamos en

se ve el

la leche

con el chocolate

agua la

se ve el

la chocolate

se ve el

gelatina se

se ve el

se ve el

mas flavelo

queda hoy

se ve el

y eso ta no

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

se ve el

se ve el

se ve el

se pega.

¿Los mezclas se pueden separar?

Cuando queremos conocer las sustancias o los componentes que forman parte de una mezcla es necesario que recurramos a diferentes métodos de separación sin que cambien sus propiedades físicas ni químicas entre los métodos de separación de mezclas están:

El tamizado: Para separar sólidos (o líquidos) ~~ejemplo~~ de diferentes tamaños

La decantación: Por ejemplo: potabilización del agua, elaboración de jugos, la nata de la leche.

La Filtración: Para separar el sólido del líquido ejemplo cuando preferamos café

La evaporación: al aumentar la temperatura la sustancia líquida se evapora para volverse sólida.

La Centrifugación: las sustancias sólidas se separan de las líquidas gracias a la velocidad. ejemplo la lavadora permite que el líquido se separe de las prendas que son lícidas.

La cristalización: cuando algunas sustancias forman adoptan forma de cristales. ejemplo para obtener la

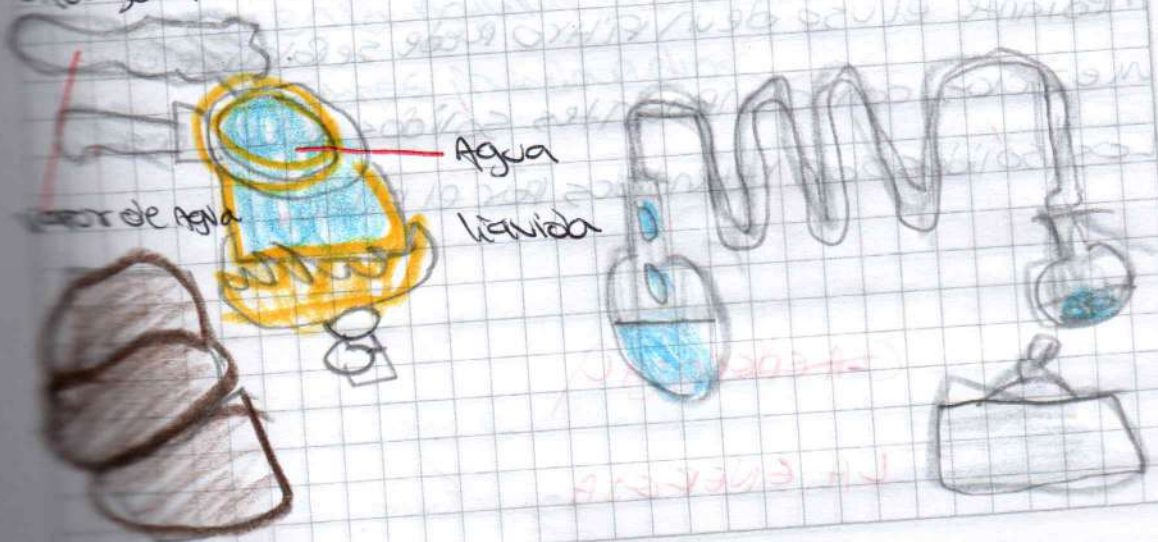
Sal es necesario agregar un poco de agua al sólido
y luego dejarla evaporar



Descartación

Evaporación

una sustancia en estado líquido pasa al estado gaseoso



Realiza 3 ejemplos de separación de mezclas y envía las evidencias mediante un video

Tamización

Permite la separación de mezclas con componentes sólidos de diferentes tamaños. El tamiz retiene y separa a las de mayor tamaño

Imantación

Se usa para separar una mezcla con componentes sólidos en la que una de ellas contenga hierro. El imán atrae y separa a esas partículas de las demás.

Filtración

Mediante el uso de un filtro puede separarse una mezcla con componentes sólidos y líquidos. Los sólidos son retenidos por el filtro.

~~LA ENERGÍA~~

LA ENERGÍA