

Tema 7: LA ENERGÍA Y LOS CAMBIOS DE LA MATERIA

1 Relaciona cada tipo de energía con su ejemplo correspondiente:

E. Mecánica

La luz del Sol.

E. Química

Un balón que cae del tejado.

E. Eléctrica

El uranio o el plutonio.

E. Luminosa

Un radiador de la clase encendido.

E. Térmica

Los nutrientes al hacer la digestión.

E. Nuclear

Los rayos en las tormentas.



2 Completa el siguiente texto:

La materia se presenta de muchas formas diferentes, llamadas

_____. Éstas pueden ser:

✓ Sustancias _____ : formadas por un solo tipo de materia.

✓ _____ : formadas por varias sustancias puras.

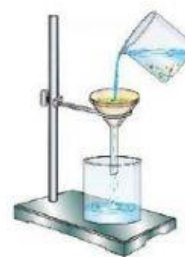
Dentro de las mezclas, podemos encontrar mezclas _____ ,
en las que no se pueden distinguir sus componentes; y las mezclas

_____ en las que sí podemos apreciar sus componentes.

A las mezclas homogéneas también podemos llamarlas _____.

Las _____ son mezclas homogéneas en las que una o varias
sustancias son metales.

3 Arrastra cada etiqueta a su lugar correspondiente:



Evaporación

Filtración

Destilación

Decantación

4 Los estados de la materia son:

--	--	--

5 Coloca cada cambio de estado donde le corresponde:

CAMBIO	CAMBIO DE ESTADO	¿GANA O PIERDE CALOR?
Líquido a Sólido		
Sólido a Líquido		
Gaseoso a Líquido		
Líquido a Gaseoso (rápido)		
Líquido a Gaseoso (lento)		
Sólido a Gaseoso		

Sublimación

Condensación

Evaporación

Ebullición

Fusión

Solidificación

6

Marca las respuestas correctas:

La temperatura de fusión marca el paso de sólido al gaseoso.

La temperatura de fusión del agua es 0°C.

La temperatura de ebullición marca el paso de líquido a sólido.

La temperatura de ebullición del agua es 1.000°C.

Cuando un cuerpo recibe calor se contrae.

La dilatación es el aumento de volumen de un cuerpo.

7

Selecciona la reacción química correcta:

⇒ El proceso de fabricación de un yogur :

⇒ Un tornillo ha quedado anaranjado por la humedad :

⇒ La gasolina que hace funcionar el motor de un coche :

⇒ La elaboración de pan :

⇒ Cuando se quema un papel o la madera :

Created by:

