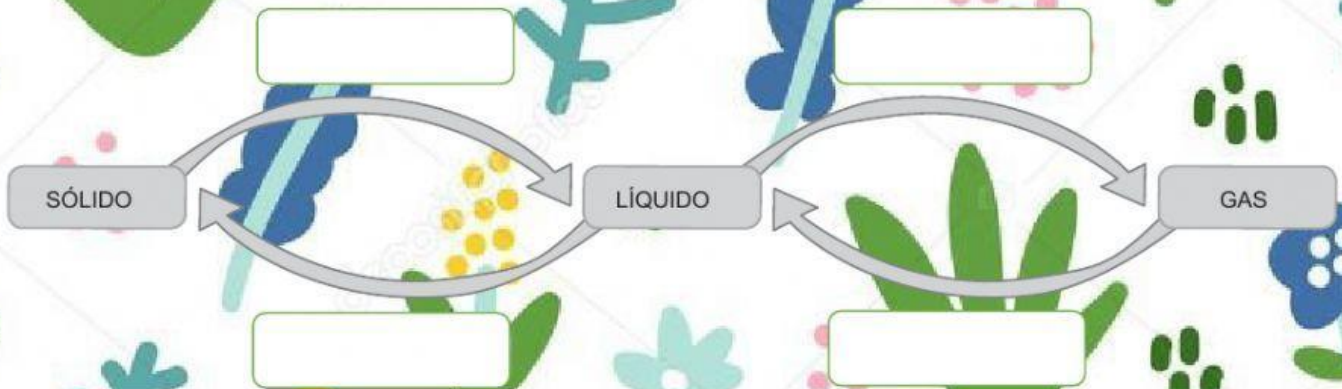


REPASO MATERIA Y ENERGÍA

1. Completa el siguiente esquema con los cambios de estado.



2. Clasifica las siguientes palabras en la columna que corresponde.

Flan

Oro

Macedonia

Agua destilada

Ensalada

Agua del mar

Sustancias puras	Mezclas	
	Homogéneas	Heterogéneas

3. Une con flechas cada mezcla con las sustancias que la forman y el método de separación que utilizarías para separarlas.

Agua y aceite

Agua y alcohol

Agua y sal

Arena y virutas de hierro

Agua y arena

Mezcla heterogénea formada por un sólido y un líquido.

Mezcla homogénea formada por un líquido y un sólido.

Mezcla heterogénea formada por dos líquidos con distinta densidad.

Mezcla homogénea de dos líquidos con distinto punto de ebullición.

Mezcla heterogénea en la que una de las sustancias se imanta.

Evaporación

Separación con imanes

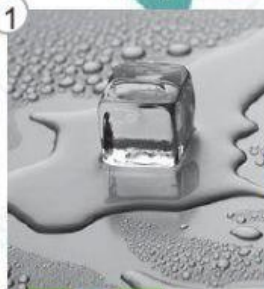
Destilación

Filtración

Decantación

4. Observa estas imágenes y contesta a las preguntas

Marca qué tipo de cambio en la materia se produce en cada una de las imágenes



¿En qué se diferencian los cambios físicos de los cambios químicos? Marca la opción correcta.

- En que en los físicos hace falta oxígeno.
- En que en los físicos no cambia la naturaleza de la sustancia.
- En que en los químicos hace falta calor.

¿Cómo podrías haber evitado que la manzana se oscureciera? Marca la/s correcta/s

- No se podría.
- Anadiendo agua
- Tapándola bien.

Si en una habitación hubiese un fuego, ¿qué habría que hacer para apagarlo, abrir o cerrar las puertas o ventanas?

- Abrir las puertas y ventanas.
- Cerrarlas

5. Completa las etiquetas sobre las siguientes reacciones químicas.

.....	Sustancia	•	Oxígeno	→	
.....	Combustible	+		→	Luz y calor
.....		+	Sin oxígeno	→	Dan

