

ACTIVIDADES

Clasificar sustancias puras

- 1 Clasifica las siguientes sustancias puras en elementos o compuestos. Marca con un ✓ donde corresponda.

Sustancia	Elemento	Compuesto
Agua destilada: formada por átomos de hidrógeno y oxígeno.		
Sal común: formada por átomos de sodio y cloro.		
Grafito: formado por átomos de carbono.		
Diamante: formado por átomos de carbono.		
Dióxido de carbono: formado por átomos de oxígeno y carbono.		

2

Comparar algunos métodos de separación de mezclas

Martina recolectó una muestra de agua del río Choapa, en la Región de Coquimbo, la que tenía un aspecto turbio y gravilla. Para separar los componentes de esta mezcla, Martina realizó el siguiente procedimiento:

1



Agitó el agua de río y la dejó reposar hasta que la tierra y la gravilla decantaran.

2



Hizo pasar el agua de río por un papel filtro y observó que el agua filtrada quedaba menos turbia.

3



Recogió los sólidos que quedaron en el filtro y los dejó secar al sol. Luego, pasó los sólidos por un tamiz para separar la tierra de la gravilla.

Reconoce las características de lo que debes comparar.

- ¿Qué métodos de separación utilizó Martina en cada paso?

1

2

3

3

Representar un cambio físico

Recuerda

Los cambios de estado son **cambios físicos** producidos por la absorción o liberación de energía. Cuando una sustancia experimenta un cambio de estado, se modifica el orden y el movimiento de sus partículas, pero no su naturaleza.

Identifica el cambio de estado que ocurre en las siguientes situaciones



▲ Glaciar en la Antártica.

Cambio de estado: _____



▲ Géiser en Atacama.

Cambio de estado: _____

4

Distinguir entre cambios físicos y químicos

1. Observa las siguientes fotografías que muestran algunos ejemplos de cambios que experimenta la materia.

Escribe en los de las fotografías una **F** si corresponde a un cambio físico o una **Q** si es un cambio químico.

