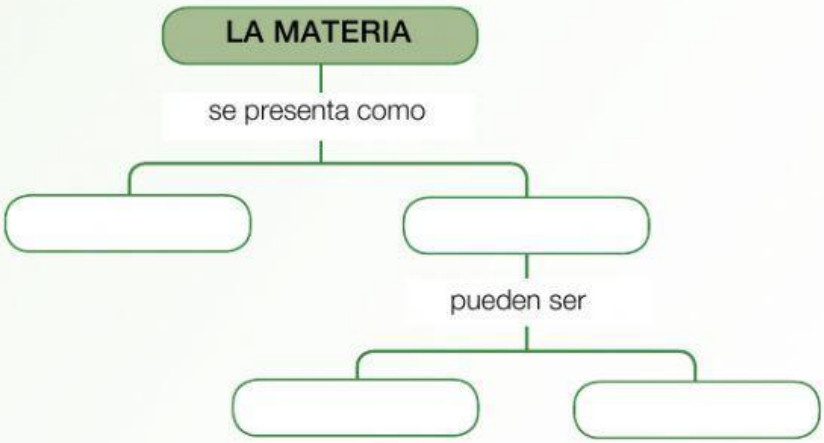
Nombre: 5-06-2020

Sustancias puras y mezclas

REPASA ESTA INFORMACIÓN.

Actividades para 6º curso. CEIP San Martín de Campijo

1 Completa el esquema.



heterogéneas | sustancias puras | homogéneas | mezclas

2 Define sustancia pura, mezcla heterogénea y mezcla homogénea.

Sustancia pura:

Mezcla heterogénea:

Mezcla homogénea:

Actividades para 6º curso. CEIP San Martín de Campijo

3 Clasifica estas sustancias seleccionando, en cada caso, la opción correcta.

	SUSTANCIA PURA	MEZCLA HOMOGÉNEA	MEZCLA HETEROGÉNEA
Agua de mar			
Mayonesa			
Ensalada			
Aire			
Azúcar			
Leche con cacao			
Oro			
Perfume			
Sopa con fideos			
Oxígeno			
Roca de granito			
Acero			

REPASA ESTA INFORMACIÓN.

Los componentes de una **mezcla heterogénea** pueden separarse mediante filtración o decantación.

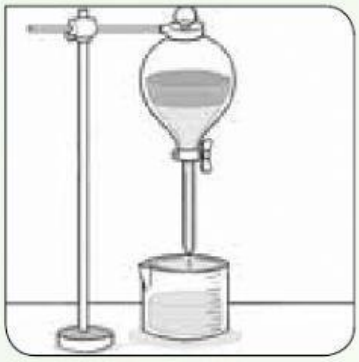
La **filtración** se realiza utilizando filtros o cribas.

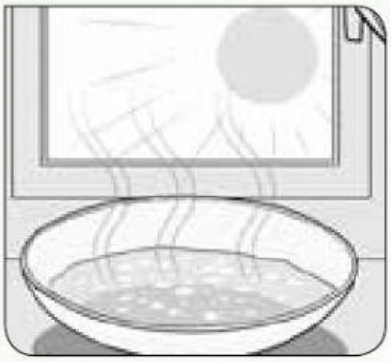
En la **decantación** suelen emplearse embudos que permiten separar líquidos con distinta densidad.

Los componentes de una **mezcla homogénea** se pueden separar mediante evaporación.

En la **evaporación**, se evapora el componente líquido y queda el solido.

4 ¿Qué método de separación se está empleando en cada caso?





_____ _____ _____

5 Contesta.

- ¿Qué método usarías para separar el arroz de una sopa?
- ¿Qué método se emplea en las salinas para obtener la sal del agua del mar?
- ¿Qué método utilizarías para separar el agua del aceite?