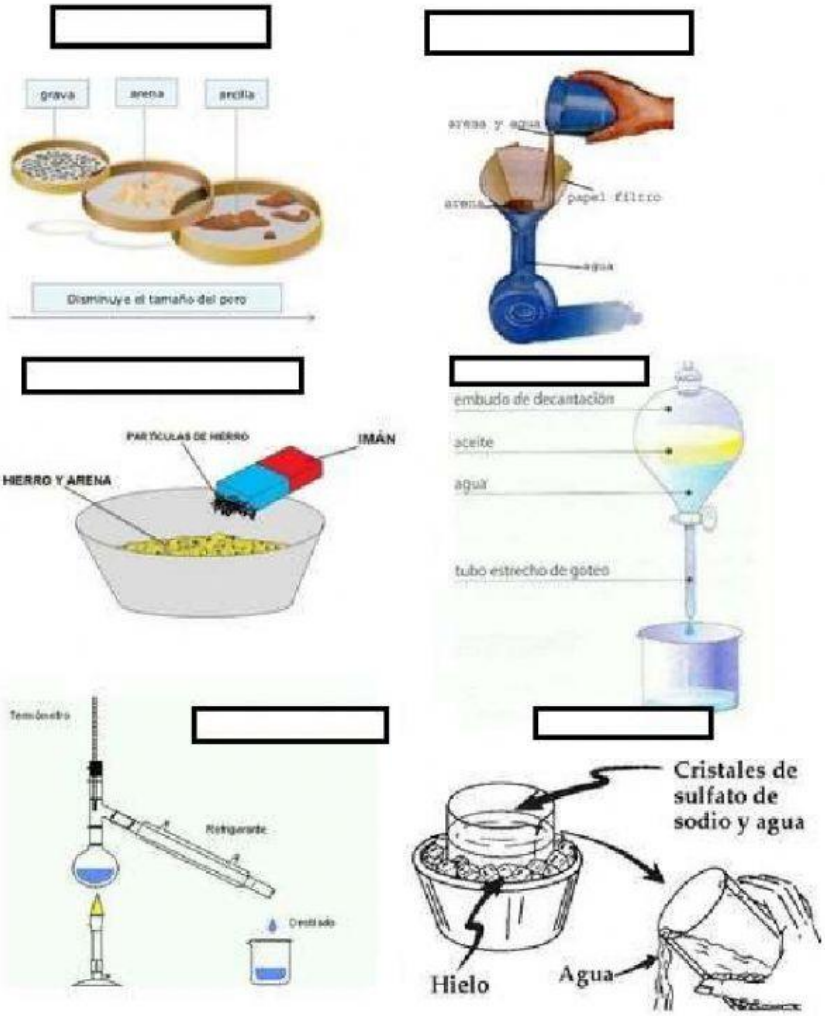
MÉTODOS DE SEPARACIÓN

1. Escribe el nombre del método de separación que representa cada imagen:



www.areaciencias.com

2. Relaciona las dos columnas:

Imantación	Se calienta la disolución para separar el componente que tiene el punto de ebullición más bajo.
Evaporación	Es cuando se separa un sólido y un líquido en mezcla heterogénea haciendo pasar el líquido por un filtro.
Filtración	Se aprovecha las propiedades magnéticas. El componente es atraído por un imán, quedando separado del resto.
Cristalización	El componente más denso cae al fondo y el menos denso se queda arriba
Decantación	Se deja reposar la disolución hasta que comiencen a aparecer pequeños cristales del sólido.

3. Completa la siguiente tabla, seleccionando la opción correcta:

Técnica de separación	Tipo de mezcla para la que se utiliza	En que propiedades se basa
Tamización		
Filtración		
Magnetismo		
Decantación		
Cristalización		
Destilación		

4. Relaciona las dos columnas:

¿Cómo separarías el aceite del agua?

¿Cómo separarías una mezcla de azufre y limaduras de hierro?

¿Cómo separarías una mezlca de arena y piedras?

¿Cómo obtendrías sal del agua de mar?

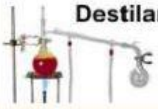
¿Cómo separarías una mezcla de alcohol y agua?

Con un embudo de decanta-ción

Calentando hasta lograr que el agua se evapore

Con un imán

Con un colador o un tamiz


Destilando

5. Indica el método de separación que usarías en estos casos.

MEZCLA	HOMOGÉNEA/ HETEREOGÉNEA	MÉTODO 1	MÉTODO 2
Clavos y arena			
Leche y cereales			
Agua y barro fino			
Agua y azúcar			
Serrín y arena			
Arena, sal y limaduras de hierro*			
Gasolina y agua			
Arena y sal			

*En esta mezcla hacen falta dos métodos de separación.