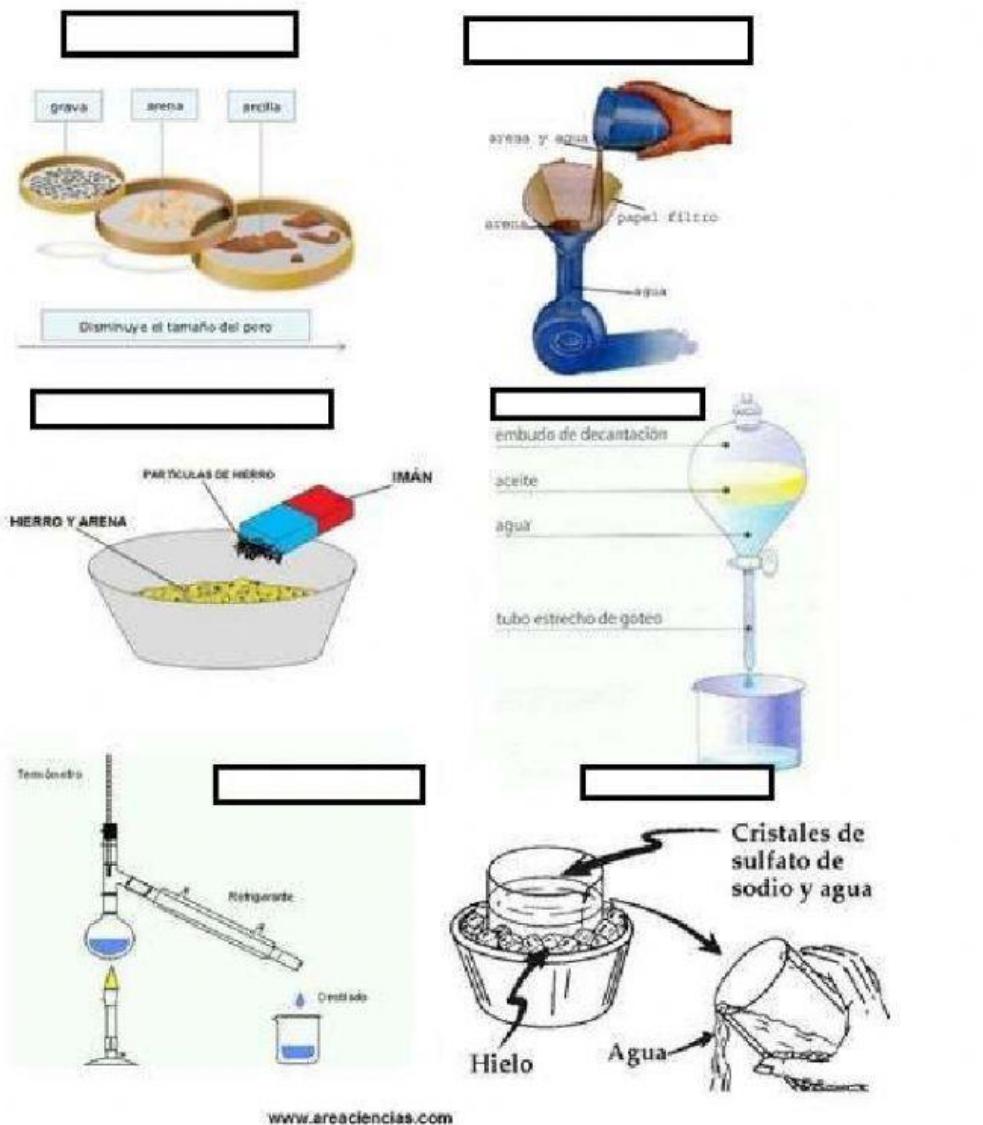


MÉTODOS DE SEPARACIÓN

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



www.areaclencias.com

2. Relaciona las dos columnas:

Imantación
Evaporación
Filtración
Cristalización
Decantación

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

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?	 Con un embudo de decantación
¿Cómo separarías una mezcla de azufre y limaduras de hierro?	 Calentando hasta lograr que el agua se evapore
¿Cómo separarías una mezcla de arena y piedras?	 Con un imán
¿Cómo obtendrías sal del agua de mar?	 Con un colador o un tamiz
¿Cómo separarías una mezcla de alcohol y agua?	 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.