

SEPARACIÓN DE MEZCLAS HETEROGÉNEAS

Objetivo: Aprender técnicas de separación de los componentes de una mezcla.

Material:

- Muestra de tres componentes (metal, sal y árido)
- Imán
- Probeta
- Balanza
- Vidrio de reloj
- Papel de filtro
- Vaso de precipitado
- Embudo
- Cristalizador
- Cuchara-espátula

Fundamento:

Realizaremos tres métodos de separación de mezclas: separación magnética, filtración y cristalización

Procedimiento:

Preparamos una mezcla de arena, limaduras de hierro y sulfato de cobre hidratado

Cogemos la mezcla y observamos sus componentes. Calculamos la masa con la balanza.

SEPARACIÓN MAGNÉTICA:

1. Con ayuda del imán separamos las limaduras de hierro de la mezcla
2. Las depositamos sobre un vidrio de reloj y calculamos su masa

FILTRACIÓN:

1. Realizamos un filtro de papel para ajustarlo al embudo
2. Añadimos agua a la mezcla y removemos (disolución)
3. Colocar el embudo sobre la probeta y filtrar la mezcla
4. Recogemos el líquido filtrado
5. Depositamos la arena en un recipiente y dejamos secar para luego calcular su masa

CRISTALIZACIÓN:

1. El líquido recogido lo depositamos en un cristalizador
2. Dejamos reposar en un lugar cálido para que se produzca la cristalización
3. Calculamos la masa de los cristales obtenidos

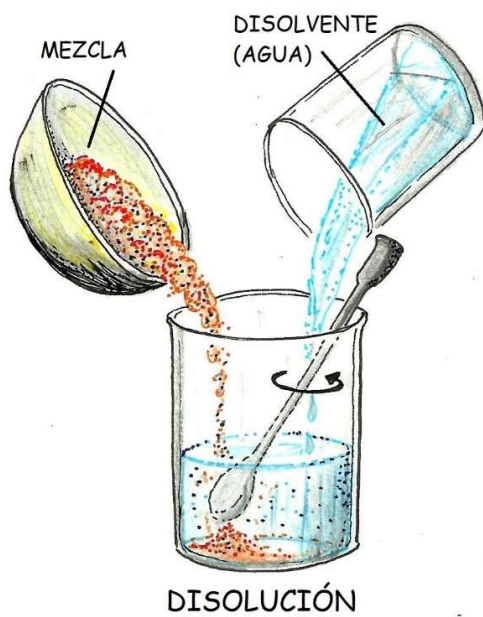
Resultados:

MASA INICIAL MEZCLA	MASA LIMADURAS	MASA ARENA	MASA CRISTALES

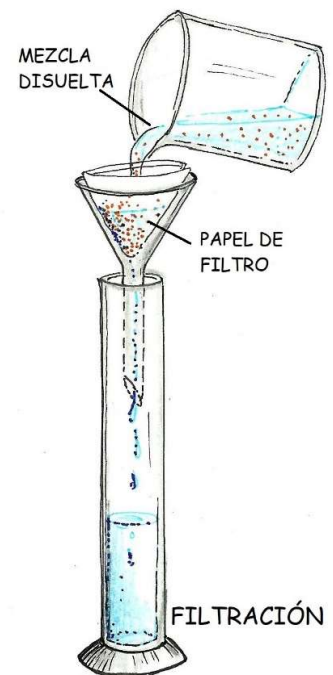
1º SEPARACIÓN MAGNÉTICA:



2º DISOLUCIÓN



3º FILTRACIÓN:



4º CRISTALIZACIÓN:

