

3. Técnicas de separación de mezclas

1. Completa:

filtro

inmiscibles

centrifugación

cristalización

denso

sólido

ebullición

decantación

saturar

evaporar

separación magnética

precipite

decantación

a) La sirve para separar mezclas heterogéneas para las que la decantación no es suficiente.

b) El aceite y el agua son líquidos , no se pueden mezclar.

c) En las técnicas de separación para mezclas homogéneas separamos el disolvente del soluto. Hay que diferenciar dos tipos de disoluciones: soluto - disolvente líquido y por otro lado soluto líquido - disolvente líquido.

d) La consiste en la separación de los componentes de una mezcla heterogénea si estos tienen diferente densidad.

e) Cuando tenemos una mezcla formada por un sólido y un líquido se pueden separar las

partículas del sólido con un .

f) Para separar un soluto sólido de un disolvente líquido en una mezcla homogénea se utiliza

la .

g) La cristalización consiste en disolvente,

la disolución, y hacer que el soluto.

h) En la destilación sepáramos dos líquidos que tienen distinta temperatura de

.

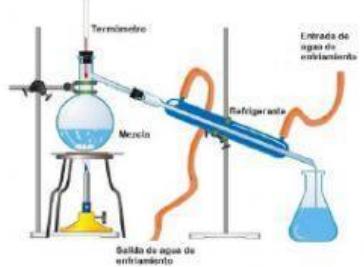
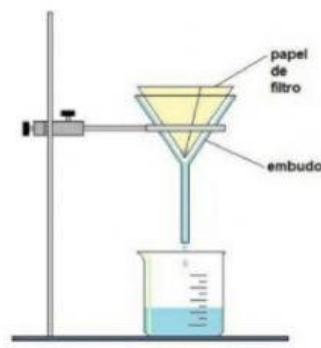
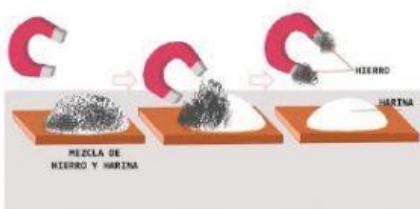
i) Para separar dos líquidos inmiscibles se vierte la mezcla en un embudo de

. Al cabo de un tiempo el líquido menos denso flota y abrimos la llave para separar el líquido más que recogemos en un vaso de precipitados.

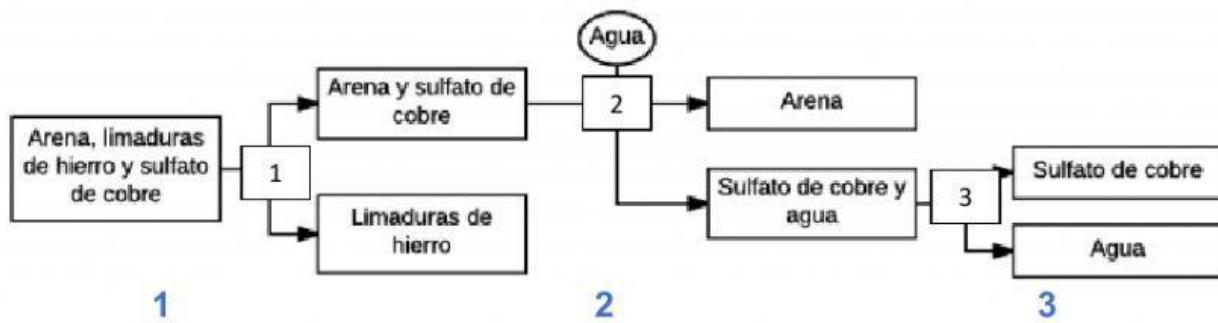
j) Cuando el soluto tiene propiedades magnéticas se utiliza la

.

2. Indica qué técnica de separación es:



3. En el siguiente esquema se muestra un proceso de separación. Sabiendo que las limaduras de hierro tienen propiedades magnéticas, que el sulfato de cobre se disuelve en agua pero la arena no, indica qué técnicas de separación se han utilizado.



4. Completa la siguiente tabla con las siguientes palabras:

HETEROGÉNEA

HOMOGÉNEA

LÍQUIDO

DESTILACIÓN

SEPARACIÓN MAGNÉTICA

FILTRACIÓN

FILTRACIÓN

DIFERENTE DENSIDAD

LÍQUIDO

HETEROGÉNEA

DECANTACIÓN

TIPO DE MEZCLA	SOLUTO	DISOLVENTE	TÉCNICA DE SEPARACIÓN	PROPIEDAD EN LA QUE ESTÁ BASADA LA TÉCNICA
	SÓLIDO NO DISUELTO	LÍQUIDO		MAYOR TAMAÑO PARTÍCULAS DEL SÓLIDO QUE DEL LÍQUIDO
HOMOGÉNEA		LÍQUIDO		DISTINTA TEMPERATURA DE EBULLICIÓN
	SÓLIDO	LÍQUIDO	CENTRIFUGACIÓN	
HETEROGÉNEA		LÍQUIDO		DIFERENTE DENSIDAD
HETEROGÉNEA	SÓLIDO	SÓLIDO O LÍQUIDO		PROPIEDAD MAGNÉTICA
	SÓLIDO DISUELTO	LÍQUIDO	CRISTALIZACIÓN	DISMINUCIÓN DE LA SOLUBILIDAD