

**Ejercicios y respuestas del apartado:**  
**“Clasificación de los sistemas materiales.**  
**Separación de mezclas”**

## Sistemas materiales (I)

Una mezcla heterogénea o sistema material heterogéneo es un sistema material formado por (1)\_\_\_\_\_ (una / varias) sustancia(s) en el que su composición, estructura o propiedades (2)\_\_\_\_\_ (sí / no) se mantienen en cualquier punto de su masa, (3)\_\_\_\_\_ (sí / no) pudiéndose percibir límites de separación entre regiones diversas.

no no varias

-----Clave-----

## Sistemas materiales (I)

Una mezcla heterogénea o sistema material heterogéneo es un sistema material formado por varias (una / varias) sustancia(s) en el que su composición, estructura o propiedades no (sí / no) se mantienen en cualquier punto de su masa, no (sí / no) pudiéndose percibir límites de separación entre regiones diversas.

## Sistemas materiales (II)

1. Señala la afirmación correcta.

- Los sistemas homogéneos son mezclas homogéneas.
- Los elementos se pueden descomponer en otras sustancias puras.
- Las disoluciones son mezclas de sustancias puras
- En una disolución el soluto es el componente que se encuentra en mayor cantidad.
- Ninguna de las afirmaciones enunciadas es correcta.

2. Señala la afirmación correcta.

- Los constituyentes de una mezcla se encuentran siempre en la misma proporción.
- En las sustancias puras la temperatura de cambio de estado se mantiene constante mientras que en las disoluciones no se mantiene constante.
- En las mezclas la temperatura de cambio de estado se mantiene constante mientras que en las sustancias puras no se mantiene constante.
- Los medios físicos producen alteración de las sustancias que queremos separar en una mezcla.
- En una mezcla, la densidad de la misma es igual a la densidad de cada uno de sus componentes.

-----Clave-----

- (c)
- (b)

## Separación de mezclas (I)

Decantar	Primer paso
Filtrar	Segundo paso
Evaporación	Tercer paso

-----Clave-----

Decantar	Primer paso
Filtrar	Segundo paso
Evaporación	Tercer paso

## Separación de mezclas (II)

Decantar	Serrín
Filtrar	Arena
Evaporación	Sulfato de cobre

-----Clave-----

Decantar	Serrín
Filtrar	Arena
Evaporación	Sulfato de cobre

## Separación de mezclas (III)

\* La (1) \_\_\_\_\_ se basa en la diferencia de volatilidad entre los componentes de una disolución.

\* La (2) \_\_\_\_\_ se basa en la diferencia de densidad entre los componentes no miscibles.

\* La (3) \_\_\_\_\_ se basa en la diferencia de solubilidad de un soluto entre dos disolventes.

\* La (4) \_\_\_\_\_ consiste en la eliminación del disolvente en una disolución.

\* La (5) \_\_\_\_\_ se basa en la separación por la diferencia entre el tamaño de las partículas.

decantación destilación evaporación extracción filtración

-----Clave-----

Separación de mezclas (III)

- \* La destilación se basa en la diferencia de volatilidad entre los componentes de una disolución.
- \* La decantación se basa en la diferencia de densidad entre los componentes no miscibles.
- \* La extracción se basa en la diferencia de solubilidad de un soluto entre dos disolventes.
- \* La evaporación consiste en la eliminación del disolvente en una disolución.
- \* La filtración se basa en la separación por la diferencia entre el tamaño de las partículas.