Ciencias Naturales

TEMA: MÉTODOS DE SEPARACIÓN EN MEZCLAS HOMOGÉNEAS.

1- **Leé el siguiente experimento y completa en el renglón de abajo las frases eligiendo la opción correcta en cada caso.**

Tomamos una muestra de agua del mar y la ponemos a calentar en un vaso de precipitados. Al cabo de un tiempo, cuando el agua se ha evaporado, queda en el fondo un residuo sólido de color blanco: son las sales que estaban disueltas en el agua.

a)Este método de separación se denomina destilación/cristalización.

.....

b)De esta misma forma se obtiene sal (cloruro de sodio) en las marismas/salinas cerca del mar.

.....

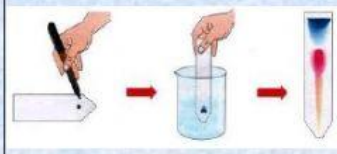
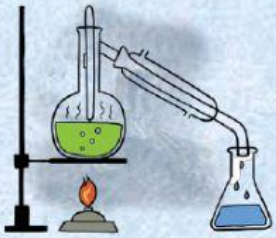
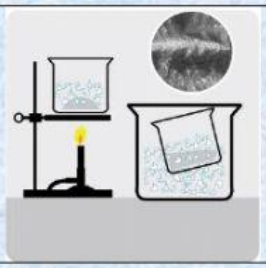
c)El agua del mar se evapora/condensa en lagunas muy poco profundas, y la mezcla/sal queda como residuo.

.....

2- **Mediante destilación se intentan separar los componentes de una mezcla homogénea formada por acetona y agua. Ordena correctamente la secuencia de pasos que se debe seguir para separar correctamente los componentes de dicha mezcla.**

A.	Se recoge en el vaso de precipitados o en un Erlenmeyer la acetona
B.	Se calienta la mezcla de acetona y agua con un mechero Bunsen hasta que se produce la ebullición de la mezcla.
C.	En el balón queda depositada el agua.
D.	Se coloca una disolución de agua y acetona en el interior de un balón.
E.	En el refrigerante se condensa el componente de menor punto de ebullición, la acetona.

3- Relaciona la imagen con el nombre de separación de mezcla y definición según corresponda. Arrastra el nombre adecuado debajo de la imagen y en el espacio más grande la definición.

Destilación	Evaporación-Cristalización	Cromatografía
Método empleado para separar dos o más líquidos que forman una mezcla homogénea con diferentes puntos de ebullición.	Este método consiste en dejar evaporar el componente líquido y se formen cristales de componentes sólidos.	Se emplea para separar los componentes de una solución que contiene varios solutos disueltos.