

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL PARA DESARROLLAR EN CASA		Versión 01	Página 1 de 4

IDENTIFICACIÓN			
INSTITUCIÓN EDUCATIVA HÉCTOR ABAD GÓMEZ			
DOCENTES: Luisa Fernanda Ramírez Cañaverál. Andrea López Guisao Migdonia Villegas Echavarría		NÚCLEO DE FORMACIÓN: TÉCNICO CIENTÍFICO	
CLEI: 2	GRUPOS: 01. 02. 03	PERIODO: 3	CLASES: SEMANA 28
NÚMERO DE SESIONES:	FECHA DE INICIO: SEPTIEMBRE 5	FECHA DE FINALIZACIÓN: SEPTIEMBRE 11	

PROPÓSITO

Al terminar el desarrollo de esta guía los estudiantes estarán en capacidad de diferenciar los métodos que se emplean en la separación de mezclas homogéneas.

RECUERDA: ¡CUIDARNOS, ES UN COMPROMISO DE TODOS!

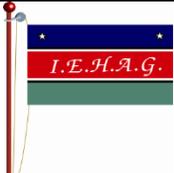
ACTIVIDAD 1 (CONCEPTUALIZACIÓN)

MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS HOMOGÉNEAS

Para separar las mezclas homogéneas se deben emplear una serie de métodos muy avanzados porque no podría hacerse de forma natural.

Son todos aquellos que, sin hacer uso de reacciones químicas, permiten obtener los componentes o solutos que integran una misma fase; es decir, de un líquido, sólido o gas.

ACTIVIDAD 2: ACTIVIDAD DE AFIANZAMIENTO Y APLICACIÓN DE LA TEMÁTICA.

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL PARA DESARROLLAR EN CASA		Versión 01	Página 2 de 4

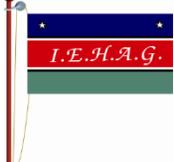
Para separar las mezclas homogéneas se emplean los siguientes métodos:

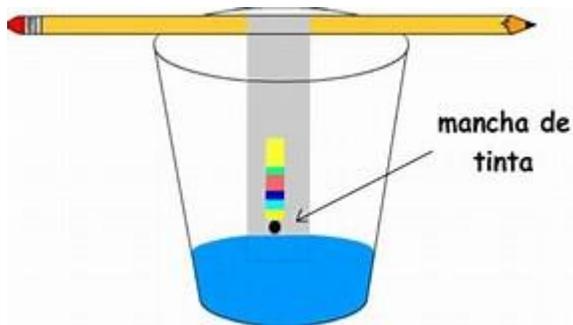
Evaporación: Se utiliza para separar un sólido disuelto en un líquido. Por ejemplo, si de una salmuera (agua con cloruro de sodio) queremos obtener el sólido (Sal) que la compone, debemos aplicar a esta mezcla un aumento de temperatura, hasta que el agua se evapore completamente. Obtendremos el sólido en el fondo del contenedor que usamos.



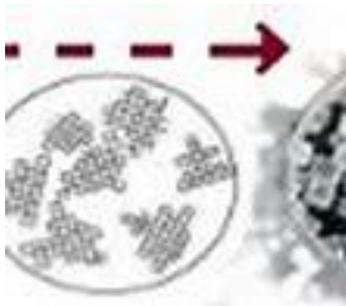
Destilación: Es la operación por la cual se separan mezclas de líquidos, también se utiliza para purificar líquidos que contienen impurezas sólidas.

Cromatografía: Se emplea para separar los componentes de una mezcla en un alto estado de pureza, o para identificarlos en una mezcla y determinar su proporción exacta.

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL PARA DESARROLLAR EN CASA	Versión 01	Página 3 de 4	



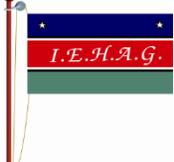
Cristalización: Consiste en la separación de sólidos y líquidos, se espera a que se enfríe la mezcla hasta que se forman los cristales y luego se filtra y se separa.



ACTIVIDAD 3: ACTIVIDAD EVALUATIVA.

RESPONDE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS

1. ¿Por qué las mezclas homogéneas no se pueden separar de forma natural?
2. ¿Cuál método se emplea para purificar los líquidos?

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ		
	Proceso: GESTIÓN CURRICULAR	Código	
Nombre del Documento: GUÍA VIRTUAL PARA DESARROLLAR EN CASA		Versión 01	Página 4 de 4

3. ¿En cuál método se puede separar un sólido disuelto en un líquido?
4. ¿En qué método se forman cristales?
5. Realiza una sopa de letras en la que aparezcan estas palabras: Líquido, vapor, cristal, homogénea, sólido, mezcla, pureza, método, química, estado. **NOTA:** Las palabras se deben colorear.

FUENTES DE CONSULTA

<http://iesomendavia.educacion.navarra.es/web/>

<https://www.prucomercialre.com>