



Institución Educativa Juan XXIII
Resolución de Aprobación 11 75 del 31 de octubre de 2012
Resolución de Aprobación Media Técnica: 1263 del 7 de febrero de 2017
DANE: 105001006556 – NIT: 900585184-1

PLAN DE APOYO

ASIGNATURA/AREA: Química	FECHA: Agosto de 2026
PERIODO: Dos	GRADO: Sexto
NOMBRE DEL DOCENTE: Carlos Mario Tobón Vásquez	
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:	
FECHA DE ENTREGA: Septiembre 07 al 11	FECHA DE SUSTENTACIÓN: Septiembre 07 al 11
LOGROS: -Organiza y clasifica información en esquemas y gráficos -Consulta fuentes de información para ampliar sus conocimientos	
Recursos: Hojas de block, Lápiz, borrador, lápices de colores, internet	

ACTIVIDADES

INSTRUCCIONES.

1. Indica con una línea que técnica utilizarías para separar los componentes de las mezclas siguientes:

Imantación	Vinagre y aceite
Evaporación	Arena y limaduras de hierro
Filtración	Alcohol y arena
Decantación líquido-líquido	Alcohol del vino tinto
Destilación	Sal y agua

2. Completa las frases con las siguientes palabras: elementos-combinar-sustancias puras-compuestos-mezcla.

La materia está formada por _____ o por mezclas. La _____ es materia que está formada por dos o más sustancias puras. A las sustancias puras que no se las pueden descomponer en otras más simples se las llama _____. Los elementos se pueden _____ entre sí dando lugar a los _____.

3. Une según corresponda:

Elementos	es materia que está formada por dos o más sustancias puras.
La mezcla	son sustancias puras que resultan de la combinación química de elementos.
Los compuestos	son sustancias puras que no se les puede descomponer en otras más simples.
El aire	es el componente de mayor proporción de la disolución.
Disolvente	es una disolución de varios gases.
La disolución	es la mezcla homogénea de soluto y disolvente.



Institución Educativa Juan XXIII
Resolución de Aprobación 11 75 del 31 de octubre de 2012
Resolución de Aprobación Media Técnica: 1263 del 7 de Febrero de 2017
DANE: 105001006556 – NIT: 900585184-1

Responde a las preguntas después de leer el texto:

“En ocasiones es necesario separar los componentes de las **mezclas**. Para separar las mezclas se utilizan diferentes **métodos**. El **método de separación de mezclas** que se utiliza depende del tipo de mezcla que hay que separar: **homogénea** o **heterogénea**. Para separar los componentes de una mezcla se aprovechan las **propiedades** de esos componentes ya que en el proceso de la mezcla los componentes no pierden sus propiedades. Existen métodos para separación de mezclas homogéneas y métodos para separación de mezclas heterogéneas”.

a) ¿Se pueden separar los componentes de una mezcla?
b) ¿Se utiliza siempre el mismo método para separar los componentes de una mezcla?
c)¿De qué depende el tipo de método que se use para separar los componentes de una mezcla?

4. Completa la frase con la palabra adecuada:

Homogéneas – propiedades – componentes – heterogéneas

–Para separar los _____ de las mezclas se utilizan diferentes métodos.
–Para separar los componentes de una mezcla se aprovechan las _____ de esos componentes.
–Existen diferentes métodos de separación de mezclas según las mezclas sean _____ o _____

5. Une según corresponda:

Imantación	Se calienta la disolución para separar el componente que tiene el punto de ebullición más bajo.
Evaporación	Es cuando se separa un sólido y un líquido en mezcla heterogénea haciendo pasar el líquido por un filtro.
Filtración	Se aprovecha las propiedades magnéticas. El componente es atraído por un imán, quedando separado del resto.
Cristalización	El componente más denso cae al fondo y el menos denso se queda arriba
Decantación	Se deja reposar la disolución hasta que comiencen a aparecer pequeños cristales del sólido.

OBSERVACIONES: <i>Resuelve las preguntas del taller, escribiendo, el número y la pregunta, bien organizado en hojas de block, con su letra, legible Y entregar en la semana asignada por la coordinación. Estudiar y se hará examen de este. Se aprobará con todas las preguntas del taller resuelto y la evaluación con la mitad más una de las preguntas.</i> <i>BIBLIOGRAFÍA: Zona activa. Ciencias 6. Editorial Voluntad. 2021; Hipertexto Santillana 6. Editorial Santillana.2020; Ciencias naturales 6.Ed. Santillana.2020.</i>	
FECHA DE ENTREGA DEL TRABAJO <i>Septiembre 07 al 11de 2026</i>	FECHA DE SUSTENTACIÓN <i>Septiembre 07 al 11 de 2026</i>
NOMBRE DEL EDUCADOR <i>Carlos Mario Tobón Vásquez</i>	FIRMA DEL EDUCADOR