COMPETENCIA ENTORNO FISICO
Establecer condiciones: se refiere a describir el estado y la dinámica de un evento o situación. Implica de manera especial la competencia argumentativa y está relacionada con el condicionamiento cualitativo y cuantitativo de las variables que intervienen en una situación problema.
DESEMPEÑO
Reconozco la tipos de mezclas –Heterogénea - Homogénea
APRENDIZAJE

- Identificó las características de los tipos de mezclas

Las mezclas

Una mezcla es un compuesto de diferentes sustancias que puede variar su composición.

Las mezclas pueden ser de dos tipos: mezclas homogéneas y mezclas heterogéneas:

HETEROGÉNEA

Diferenciamos distintos componentes a simple vista. En la mezcla del banano, galletas y la manzana podemos diferenciar perfectamente los elementos.

HOMOGÉNEA

No podemos diferenciar sus componentes a simple vista,. Los llamamos **disoluciones**, y en ellas al componente que se presenta en mayor cantidad lo denominamos **disolvente**, mientras que los demás son el **soluto**.

Actividad 1

1. **De los siguientes ejemplos**, escribe si pertenece a una **mezcla homogénea** o a una **mezcla heterogénea**.

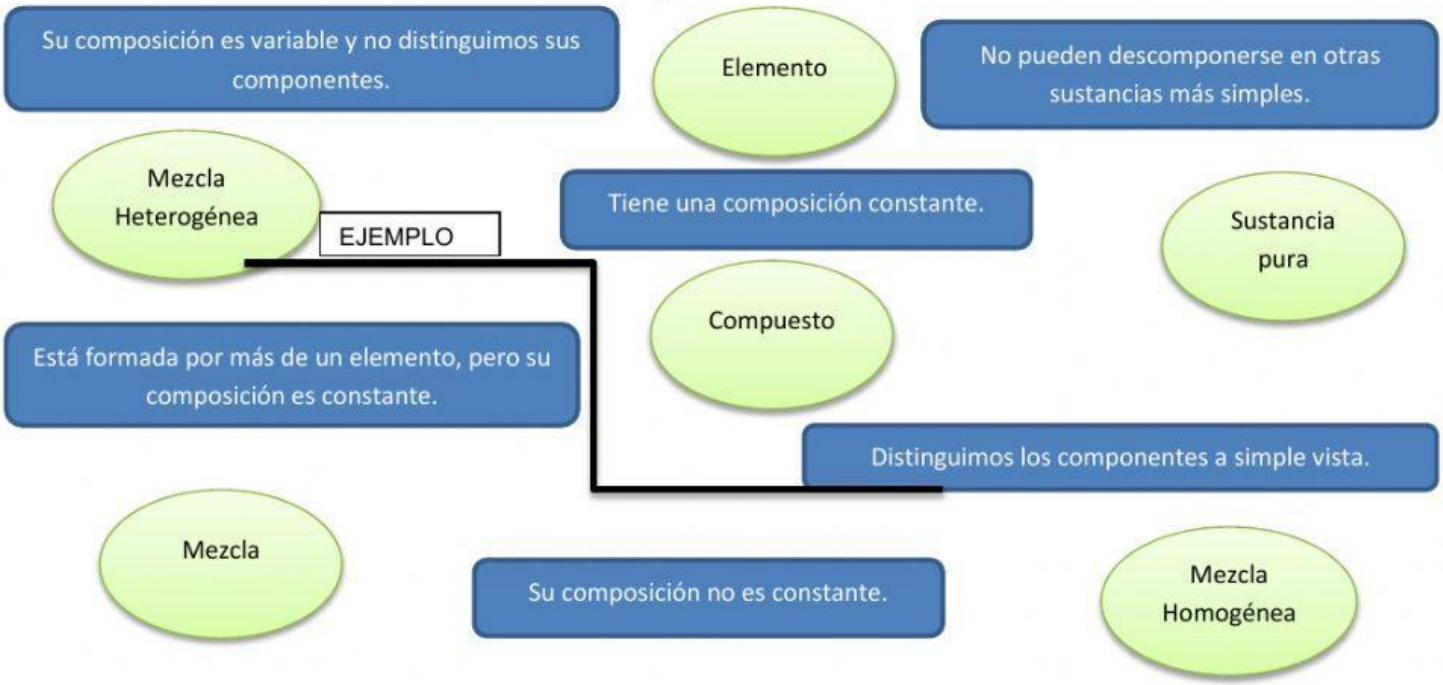
• Café en agua mezclado con azúcar: _____

• Agua con limón: _____

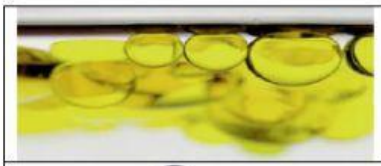
• Agua con aceite: _____

• Helado de ron con pasas: _____

2. Une los recuadros con los círculos, las siguientes definiciones



MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS HETEROGÉNEAS

	**Decantación:** Se separan los componentes porque tienen diferente densidad. Consiste en dejar en reposo la mezcla para que los componentes más densos se sitúen al fondo.
	Filtración: Se usa para separar los sólidos de los líquidos. La sustancia líquida de la mezcla pasa a través de un filtro que retiene la sólida.
	Tamización: Se separan componentes de diferentes tamaños. Consiste en pasar la mezcla por un tamiz o criba que retiene las partículas más grandes.

MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS HOMOGÉNEAS

	Vaporización: Consiste en cambiar de estado líquido a gaseoso el disolvente de una mezcla. Mediante este proceso podemos recuperar los solutos de una mezcla. Un ejemplo de este proceso es la producción de las pastillas de caldo concentrado.
	Vaporización: Es el proceso por el cual ciertas sustancias que estaban disueltas en una mezcla homogénea forman cristales y precipitan. Este procedimiento permite separar los sólidos de una disolución. Un ejemplo de cristalización es la obtención de sal en las salinas; en ellas el agua de mar se evapora y en el fondo de los estanques se depositan los cristales de sal.
	Cristalización: Consiste en elevar la temperatura de la mezcla para que, uno tras otro, los distintos componentes se evaporen y se puedan separar del resto. Este procedimiento se utiliza para separar disoluciones de las que queremos recuperar todos los componentes. Se basa en que cada sustancia tiene una temperatura concreta de ebullición y diferente de las demás. La destilación se utiliza, por ejemplo, para separar los componentes del petróleo.

Actividad 2

1. Explica qué técnica de las que hemos estudiado usarías para separar las siguientes mezclas: vinagre y aceite_____ Agua y barro, _____

Arroz y leche _____Agua y aceite_____

2. Escribe el nombre de tres utensilios que puedas encontrar en tu casa con los que puedas realizar una filtración._____,_____,_____

3.. ¿Qué método utilizaban los buscadores de oro en el antiguo o este estadounidense para separar las partículas de oro del resto de la arena y del agua?

_____Por que _____

_____