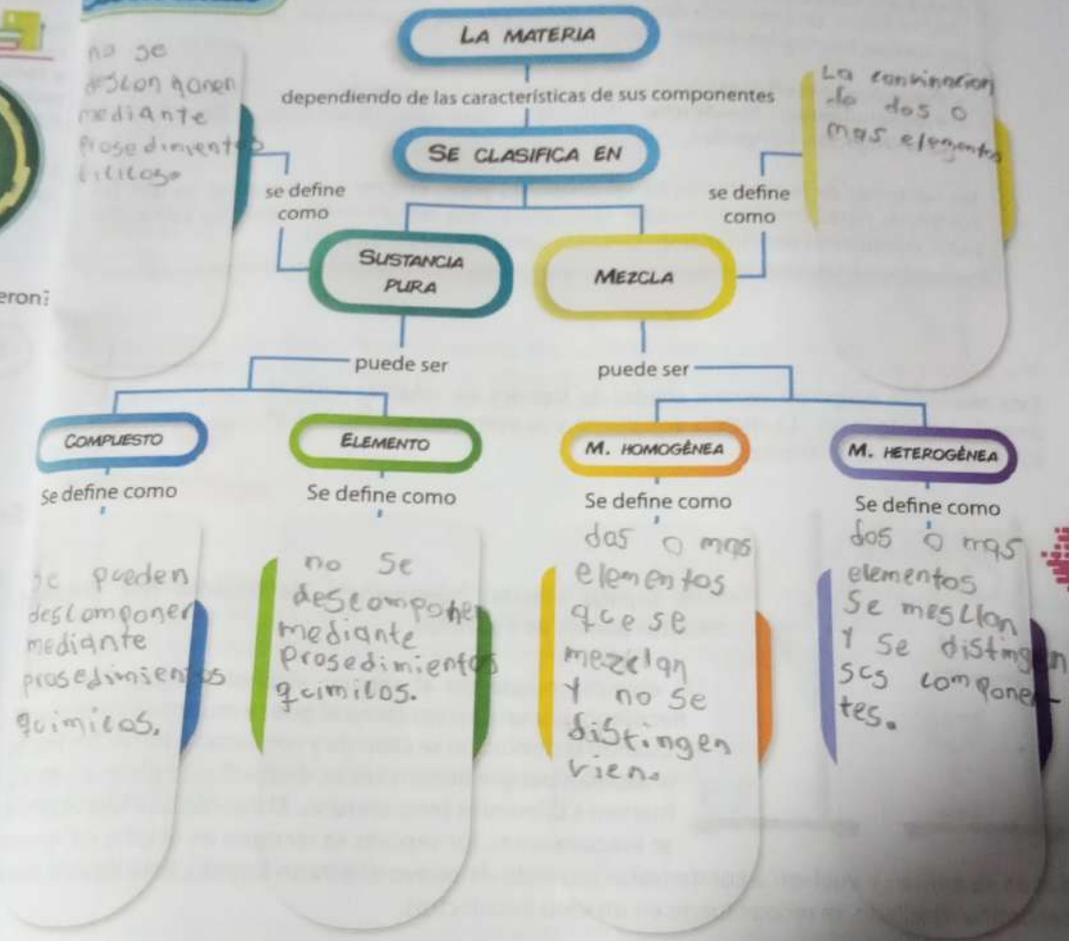




1 Completa el siguiente mapa conceptual



En tu cuaderno

¿Cómo podemos distinguir una sustancia pura de una mezcla?

Sabiendo que, en el agua de los ríos, mares, lagunas están disueltas muchas sustancias como gases, desechos, sales. Que piensa usted respecto al agua que encontramos en estos lugares ¿es una mezcla? ¿o una sustancia pura? ¿podemos encontrar el agua en estado puro en la naturaleza?

Actividad pág 156

2 por se puede distinguir ya que la mezcla se descompone mediante procedimientos físicos y la sustancia pura no se descompone.

3 es una mezcla por ejemplo el agua del mar es salada cuando se pone a altas temperaturas se evapora entonces se separa el H₂O o sea el agua de la sal el agua se evapora y la sal no.

sustancias puras por... Se pueden separar

Decantación,

estas, ya que las... para las sustancias



que presenten

Para ello es... a continuación... rvir, los líquidos... tintos, es decir, hierve primero... o refrigerante, líquido, que se

lido (cristal o

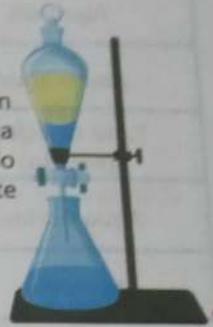
ristalización

Filtración
 es una técnica ocupada para separar sólidos sin disolver en líquidos; Se basa en el tamaño de las partículas de la mezcla ya que, al depositarlas sobre el papel de filtro, las más pequeñas pasan por los diminutos poros reuniéndose como filtrado, en tanto que los mayores, imposibilitados de pasar, quedan sobre el papel de filtro constituyendo el residuo.

Tamizado
 emplea para separar los componentes de una mezcla de sólidos de distinto tamaño, por ejemplo, en este método se separan las fracciones de grava, arena y arcilla que constituyen un suelo.

Magnetación
 es una técnica para separar sustancias magnéticas, como el hierro, de otras que no lo son. La propiedad de ser atraídas por los imanes que presentan estas sustancias se aprovecha para separarlas del resto de los componentes de una mezcla.

Decantación
 es un método físico que separa líquidos que no son solubles entre sí y presentan diferentes densidades. La decantación se usa para separar, como por ejemplo, una mezcla de aceite y agua. Para ello se vierte la mezcla en un embudo especial, llamado embudo de decantación, en el que se puede regular el paso del líquido mediante una llave.



Centrifugación
 es un procedimiento que se utiliza cuando se quiere acelerar la sedimentación, Se coloca la mezcla dentro de una centrífuga, la cual tienen un movimiento de rotación constante y rápido, lográndose que las partículas de mayor densidad se vayan al fondo y las más livianas queden en la parte superior



1 Indique si cada frase es falsa o verdadera.

- a) La materia se clasifica en mezclas y sustancias puras. (✓)
- b) Las mezclas son combinaciones de sustancias puras en proporciones variables. (F)
- c) Las sustancias puras comprenden los compuestos, los elementos y las mezclas. (F)
- d) Las mezclas se clasifican en soluciones y mezclas heterogéneas. (F)
- e) Las mezclas se separan en sus componentes por procesos químicos. (✓)
- f) Los compuestos se separan en sus constituyentes por procesos físicos. (✓)
- g) Los compuestos químicos se representan por fórmulas que indican su composición química. (F)
- h) En una mezcla, la estructura de cada sustancia cambia y por ende, cambian sus propiedades. (✓)

7. Si adicionas unas gotas de tinta en un vaso con agua y lo agitas, esto corresponde a:

- a. Una mezcla heterogénea
- b. Una sustancia pura
- c. Una mezcla homogénea
- d. Un compuesto

8. Las sustancias vinagre, alcohol, oro, y agua de mar, se clasifican respectivamente como:

- a. Mezcla homogénea, compuesto, elemento, y mezcla homogénea
- b. Mezcla homogénea, compuesto, elemento, y mezcla heterogénea
- c. Mezcla heterogénea, mezcla homogénea, elemento, y mezcla heterogénea
- d. Mezcla homogénea, mezcla heterogénea, elemento, y mezcla homogénea

9. El alcohol es una sustancia que se podría separar por:

- a. Métodos físicos
- b. Métodos mecánicos
- c. Métodos Químicos
- d. A y B son correctas

10. Se tiene una mezcla de agua y alcohol, esta corresponde a una _____ y se puede separar por _____

- a. Mezcla heterogénea; cromatografía
- b. Mezcla heterogénea; sublimación
- c. Mezcla homogénea; Evaporación
- d. Mezcla homogénea; destilación

Rejilla de respuestas

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>
	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>								
	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

