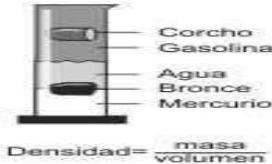




“Educando con integridad transformamos sociedad”

ASIGNATURA /AREA/DIMENSIONES	QUIMICA	GRADO:	DECIMO
EVALUACION	REFUERZO	AÑO:	2025
NOMBRE DEL ESTUDIANTE	DOCENTE :BARRAZA		

1. En un recipiente se vierten 100 ml de agua, 100 ml de gasolina y 100 ml de mercurio. Cuando a la mezcla se le adiciona un trozo de corcho y uno de bronce, y se deja en reposo, se observa la distribución mostrada en el gráfico. Es válido afirmar que el recipiente contiene



- A. Una mezcla homogénea porque
- B. todas las fases son iguales
- C. Una mezcla heterogénea con tres fases
- D. Una solución, porque el bronce está suspendido entre dos líquidos
- E. Una mezcla heterogénea con cinco fases.

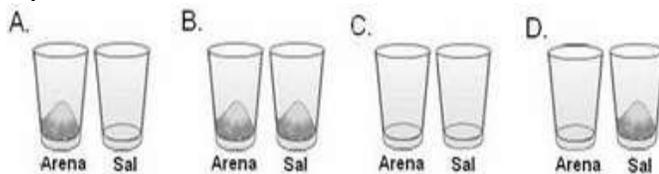
2. La siguiente tabla muestra algunas propiedades

Sustancia	Estado físico	Solubilidad en agua	Propiedades magnéticas
1	Sólido	No	Si
2	Sólido	Si	No
3	Sólido	No	Si
4	Sólido	Si	No

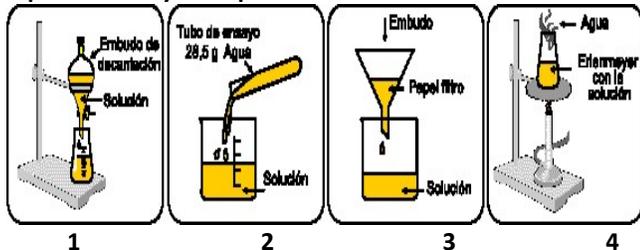
De 4 sustancias. De acuerdo con la información de la tabla, es correcto afirmar que una mezcla conformada por las sustancias

- 1 y 4 se puede separar utilizando un imán.
- 1 y 3 se puede separar adicionando agua y filtrando.
- 2 y 4 se puede separar utilizando un imán.
- 1 y 2 lo más adecuados

3. Al jugar con arena los niños desean saber si en el agua la arena se comporta de la misma manera que la sal. Toman dos vasos con agua y adicionan una cucharada de arena en uno de los vasos y una de sal en el otro y los agitan por varios minutos. La ilustración que mejor representa el resultado es



4. A que numero y letra pertenece una decantación.



- A. decantar
- B. adicionar agua
- C. filtrar
- D. evaporar

5. El modelo de la figura del Átomo corresponde a



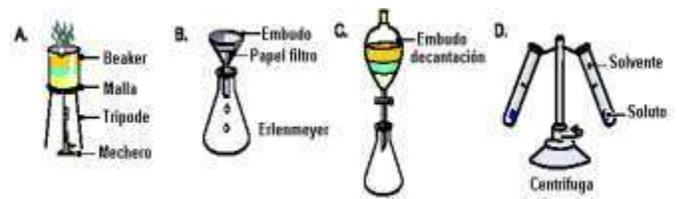
- A. Rutherford
- B. Bohrs
- C. Dalton
- D. Thomson

6. Por filtración separaría

- A. Azúcar y arena
- B. Agua y sal

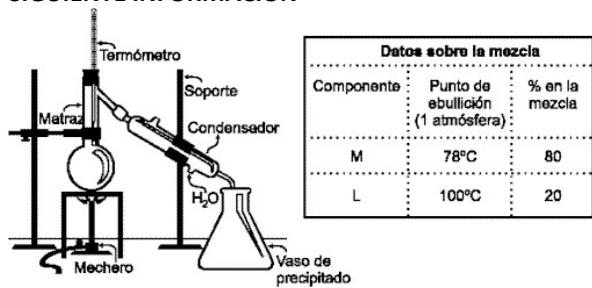
7. La grafica muestra información sobre los componentes de una mezcla. Para obtener por separado las sustancias Q, P y R el montaje experimental más adecuada

Sustancia	Densidad
Esfera	1.5 g/cm ³
Q	0.86 g/cm ³
P	1g/cm ³
R	13.6g/cm ³



- D. Aceite y alcohol

CONTESTE LAS PREGUNTAS 8 Y 9 DE ACUERDO CON LA SIGUIENTE INFORMACIÓN



Datos sobre la mezcla		
Componente	Punto de ebullición (1 atmósfera)	% en la mezcla
M	78°C	80
L	100°C	20

El dibujo muestra el montaje utilizado para una destilación a presión constante, y a continuación se describen en la tabla las características de los componentes de la mezcla que se destila.

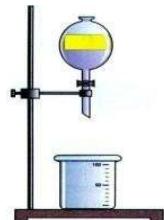
8. Como se muestra en el dibujo, al condensador se encuentran conectadas dos mangueras por las cuales se hace circular agua fría. Debido a esta corriente de agua, se logra que la temperatura en el condensador sea diferente de la temperatura en el matraz. Esto se realiza con el fin de que la sustancia que proviene del matraz

- A. reaccione con el agua B. se transforme en líquido
C. aumente su temperatura D. se transforme en gas

9. De acuerdo con lo anterior, es válido afirmar que, a la composición inicial, la temperatura a la cual la mezcla comienza a hervir:

- B. es mayor de 100°C B. es menor de 78°C C. es igual a 78 °C D. está entre 78 y 100°C

10. Se emplea en la separación de dos o más líquidos que no se disuelven entre sí (no miscibles) y tienen diferente densidad.



- A. Destilación, B. Filtración C. Decantación, D. Magnetismo

11. ¿Quiénes fueron los precursores de la Teoría Atomista?

- a. Aristóteles y Demócrito
b. Leucipo y Thomson
c. Leucipo y Demócrito
d. Aurelio y Aristóteles