

1) ¿CUÁL ES LA CARACTERÍSTICA PRINCIPAL DE UNA MEZCLA HOMOGÉNEA?

- A. Sus componentes se pueden distinguir a simple vista.
- B. Presenta una sola fase y su composición es uniforme.
- C. Posee una composición no uniforme en toda su extensión.
- D. Se puede separar fácilmente por decantación.

2) ¿CUÁL ES LA MEJOR DESCRIPCIÓN DE UNA MEZCLA HETEROGÉNEA?

- A. Es una mezcla en la que, sus componentes sólo pueden separarse por el método de filtración.
- B. Es una mezcla que tiene la misma densidad en cualquier punto.
- C. Es una mezcla compuesta por dos o más fases que se pueden distinguir visualmente.
- D. Es una mezcla donde el soluto está completamente disuelto en el solvente.

3) ¿CUÁL DE LOS SIGUIENTES EJEMPLOS ES UNA MEZCLA HOMOGÉNEA?

- A. Agua y aceite.
- B. Agua con arena.
- C. Agua con alcohol.
- D. Sopa con verduras.

4) UNA ENSALADA DE FRUTAS ES UN CLARO EJEMPLO DE MEZCLA HETEROGÉNEA
PORQUE:

- A. Sus componentes se han combinado completamente.

- B. Sus componentes están en proporciones fijas.
- C. Sus componentes se pueden identificar y separar con facilidad.
- D. Sus componentes forman una disolución en la que se distinguen los colores.

5) EL AGUA SALADA ES UNA MEZCLA HOMOGÉNEA. ¿CUÁL ES EL NOMBRE CIENTÍFICO QUE SE LE DA A ESTE TIPO DE MEZCLA HOMOGÉNEA?

- A. Suspensión.
- B. Emulsión.
- C. Disolución o Solución.
- D. Compuesto.

6) SI UNA MEZCLA TIENE 2 Ó MÁS FASES QUE SON DISTINGUIBLES A SIMPLE VISTA ¿CÓMO SE CLASIFICA?

- A. Mezcla homogénea.
- B. Solvente.
- C. Mezcla heterogénea.
- D. Sustancia pura.

7) EL MÉTODO DE FILTRACIÓN ES MÁS EFECTIVO PARA SEPARAR UNA MEZCLA DE:

- A. Un sólido disuelto completamente en un líquido.
- B. Dos líquidos miscibles con diferente punto de ebullición.
- C. Dos sólidos con diferente densidad.
- D. Un sólido no disuelto (insoluble) en un líquido.

8) ¿QUÉ DISTINGUE A UNA SUSTANCIA PURA COMO EL AZÚCAR O EL ORO DE CUALQUIER TIPO DE MEZCLA?

- A. Siempre presenta dos o más fases visibles.
- B. Tiene una composición variable y propiedades que cambian.
- C. Sus componentes están unidos químicamente y tienen propiedades físicas y químicas definidas y constantes.
- D. Solo contiene un elemento químico.

9) EL BRONCE, UNA ALEACIÓN DE COBRE Y ESTAÑO, ES UN EJEMPLO DE:

- A. Mezcla heterogénea
- B. Mezcla homogénea.
- C. Sustancia pura
- D. Suspensión.

10) ¿QUÉ PROPIEDAD FÍSICA INFLUYE EN LA DECANTACIÓN PARA SEPARAR DOS LÍQUIDOS QUE NO SE MEZCLAN, COMO EL AGUA Y EL ACEITE?

- A. El punto de ebullición.
- B. El tamaño de partícula.
- C. El punto de fusión.
- D. La diferencia de densidad.

11) ¿CUÁL DE LOS SIGUIENTES MÉTODOS SE UTILIZA PARA SEPARAR LOS COMPONENTES DE UNA MEZCLA HOMOGÉNEA COMO AGUA Y ALCOHOL, CON PUNTOS DE EBULLICIÓN CERCANOS?

- A. Separación magnética.
- B. Decantación.
- C. Destilación.
- D. Tamizado.

12) PARA RECUPERAR SAL (SÓLIDO) DISUELTA EN AGUA (LÍQUIDO) DE UNA SOLUCIÓN SALINA (MEZCLA HOMOGÉNEA), EL MÉTODO MÁS COMÚN QUE APROVECHA EL PUNTO DE EBULLICIÓN DEL SOLVENTE ES:

- A. Imantación.
- B. Cristalización o evaporación.
- C. Decantación.
- D. Filtración.

13) ¿QUÉ MÉTODO ES MÁS CONVENIENTE PARA SEPARAR DOS SÓLIDOS (COMO ARENA Y PIEDRA PICADA) TENIENDO EN CUENTA LA DIFERENCIA DE TAMAÑO DE PARTÍCULA?

- A. Magnetismo.
- B. Destilación.
- C. Tamizado.
- D. Evaporación.