

1. ¿Cuál de las siguientes opciones es una sustancia pura?
 - A) Aire
 - B) Té
 - C) Bicarbonato de sodio
 - D) Bronce
2. Si mezclamos arena y agua, el sistema resultante se clasifica como:
 - A) Sustancia pura
 - B) Mezcla homogénea
 - C) Mezcla heterogénea
 - D) Compuesto
3. ¿Qué método de separación se utiliza para separar arena y agua?
 - A) Filtración
 - B) Destilación
 - C) Sublimación
 - D) Decantación
4. El té preparado (sin hojas sólidas) se clasifica como:
 - A) Compuesto
 - B) Mezcla heterogénea
 - C) Mezcla homogénea
 - D) Sustancia pura
5. ¿Cuál de las siguientes afirmaciones describe correctamente la temperatura?
 - A) Es una propiedad química de la materia.
 - B) Está relacionada con la cantidad total de calor en un cuerpo.
 - C) Es la distribución de la energía calorífica entre las partículas de un cuerpo.
 - D) No depende del estado de la materia.
6. El cobre que forma una tetera corresponde a:
 - A) Una mezcla homogénea
 - B) Un compuesto
 - C) Un elemento
 - D) Una mezcla heterogénea
7. El bronce se considera:
 - A) Sustancia pura
 - B) Compuesto
 - C) Mezcla homogénea
 - D) Mezcla heterogénea
8. ¿Cuál de los siguientes métodos es más adecuado para separar el alcohol del agua?
 - A) Filtración
 - B) Tamizado
 - C) Destilación
 - D) Decantación
9. El bicarbonato de sodio corresponde a:
 - A) Mezcla heterogénea
 - B) Mezcla homogénea
 - C) Sustancia pura - compuesto

- D) Sustancia pura - elemento
10. ¿Qué tipo de mezcla es el aire que respiramos?
- A) Compuesto
 - B) Mezcla homogénea
 - C) Mezcla heterogénea
 - D) Elemento
11. El método de separación que permite separar líquidos inmiscibles como aceite y agua es:
- A) Filtración
 - B) Destilación
 - C) Decantación
 - D) Cristalización
12. La leche recién ordeñada (sin pasteurizar) se clasifica como:
- A) Mezcla homogénea
 - B) Mezcla heterogénea
 - C) Compuesto
 - D) Sustancia pura
13. ¿Cuál es el número de fases en una mezcla de agua, aceite y arena?
- A) 1
 - B) 2
 - C) 3
 - D) 4
14. La propiedad de la materia que indica la cantidad de materia contenida en un cuerpo es:
- A) Masa
 - B) Temperatura
 - C) Volumen
 - D) Energía
15. ¿Cuál de las siguientes opciones describe una mezcla heterogénea?
- A) Agua con sal
 - B) Arena con agua
 - C) Alcohol con agua
 - D) Aire
16. Para separar sal disuelta en agua se utiliza el proceso de:
- A) Filtración
 - B) Decantación
 - C) Evaporación
 - D) Tamizado
17. La tetera de cobre es un ejemplo de:
- A) Sustancia pura - elemento
 - B) Sustancia pura - compuesto
 - C) Mezcla heterogénea
 - D) Mezcla homogénea
18. ¿Qué ocurre con la energía térmica de un cuerpo al aumentar su temperatura?
- A) Disminuye
 - B) Se mantiene constante

- C) Aumenta
 - D) Se vuelve cero
19. La sustancia formada por la unión química de dos o más elementos en proporciones fijas es:
- A) Mezcla
 - B) Compuesto
 - C) Elemento
 - D) Fase
20. ¿Cuál de los siguientes sistemas materiales presenta más de una fase visible?
- A) Agua con sal
 - B) Té filtrado
 - C) Aceite y agua
 - D) Alcohol con agua
21. En el método científico, la etapa en que se formula una explicación tentativa se llama:
- A) Hipótesis
 - B) Observación
 - C) Experimentación
 - D) Análisis
22. La separación del hierro de la arena puede lograrse mediante:
- A) Imantación
 - B) Filtración
 - C) Decantación
 - D) Tamizado
23. ¿Cuál de las siguientes opciones no corresponde a un método físico de separación de mezclas?
- A) Filtración
 - B) Destilación
 - C) Cristalización
 - D) Combustión
24. La mezcla de agua y aceite se puede clasificar como:
- A) Homogénea
 - B) Heterogénea
 - C) Sustancia pura
 - D) Compuesto
25. Una disolución de azúcar en agua es un ejemplo de:
- A) Mezcla heterogénea
 - B) Mezcla homogénea
 - C) Compuesto
 - D) Elemento
26. El proceso adecuado para obtener el cobre contenido en un mineral es:
- A) Destilación
 - B) Evaporación
 - C) Fundición
 - D) Decantación

27. ¿Cuál de los siguientes corresponde a un elemento químico?
- A) Agua
 - B) Aire
 - C) Hierro
 - D) Sal
28. El café preparado sin residuos sólidos es un ejemplo de:
- A) Sustancia pura
 - B) Mezcla heterogénea
 - C) Mezcla homogénea
 - D) Compuesto
29. La decantación se aplica principalmente a:
- A) Mezclas sólido-líquido
 - B) Mezclas líquido-líquido inmiscibles
 - C) Sustancias puras
 - D) Compuestos
30. La distribución de la energía calorífica en las partículas de un cuerpo corresponde a:
- A) Volumen
 - B) Calor
 - C) Temperatura
 - D) Mas