

# Quizizz

## La diversidad de la materia

Name : \_\_\_\_\_

Class : \_\_\_\_\_

Date : \_\_\_\_\_

1. La materia se clasifica en:

- |  |   |
|--|---|
| <input type="checkbox"/> a) Sustancias puras y mezclas | <input type="checkbox"/> b) Aleaciones y disoluciones             |
| <input type="checkbox"/> c) Coloides y mezclas         | <input type="checkbox"/> d) Sustancias puras y sustancias simples |

2. Las sustancias puras son:

- |   |  |
|---|--|
| <input type="checkbox"/> a) Sustancias formadas por 2 o más componentes | <input type="checkbox"/> b) Sustancias formadas por un solo componente |
| <input type="checkbox"/> c) Sustancias que no están contaminadas        | <input type="checkbox"/> d) Sustancias beneficiosas                    |

3. Pincha sobre las sustancias puras ( hay varias opciones)

- |                                    |  |
|------------------------------------|--|
| <input type="checkbox"/> a) Oro    | <input type="checkbox"/> b) Zumo         |
| <input type="checkbox"/> c) Agua   | <input type="checkbox"/> d) Agua del mar |
| <input type="checkbox"/> e) Hierro |  |

4. Las sustancias puras se clasifican en...

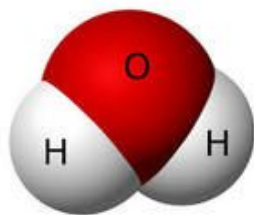
- |   |  |
|---|--|
| <input type="checkbox"/> a) compuestos y componentes  | <input type="checkbox"/> b) elementos y partículas     |
| <input type="checkbox"/> c) sustancias simples (elementos) y sustancias compuestas (compuestos) | <input type="checkbox"/> d) fuego, aire, agua y tierra |

5. Un ejemplo de sustancia pura es...

- |  |   |
|--|---|
| <input type="checkbox"/> a) El oxígeno | <input type="checkbox"/> b) El gazpacho |
| <input type="checkbox"/> c) La leche   | <input type="checkbox"/> d) El colacao  |



9. Una molécula de agua ( $H_2O$ ) ¿es una sustancia simple o compuesta?



- a) Sustancia simple       b) Sustancia compuesta
- c) Ambas       d) Ninguna de las dos

10. Las mezclas pueden ser de dos tipos:

- a) Puras y homogéneas       b) Simples y compuestas
- c) Homogéneas y heterogéneas       d) Compuestas y puras

11. ¿Qué son las mezclas heterogéneas?

- a) Son aquellas en las que no se distinguen sus componentes a simple vista
- b) Son aquellas en las que se distinguen sus componentes a simple vista
- c) Son mezclas formadas por un sólo componente

12. ¿Qué son mezclas homogéneas?

- a) Son aquellas en las que es imposible distinguir sus componentes a simple vista
- b) Son aquellas en las que se puede distinguir sus componentes a simple vista
- c) Son mezclas de un sólo componente

13. La mezcla de agua y aceite es:

- a) Una mezcla homogénea       b) Una mezcla heterogénea

14. El bronce es una:

- a) Disolución acuosa       b) Aleación
- c) Mezcla de gases

15. Las mezclas homogéneas también reciben el nombre de:

- a) Heterogéneas       b) Emulsiones
- c) Coloides       d) Disoluciones

16. El agua con sal es una:
- a) un emulsión  b) una mezcla heterogénea
- c) una mezcla homogénea
17. Si mezclamos agua con sal:
- a) La sal es el soluto  b) La sal es el disolvente
- c) El agua es la disolución  d) El agua es el soluto
18. Dos sólidos de diferente tamaño pueden separarse mediante:
- a) decantación  b) filtración
- c) tamizado  d) separación magnética
19. Mediante la filtración podemos separar:
- a) dos sólidos de distinto tamaño  b) dos líquidos miscibles
- c) un sólido y un líquido que no se pueden mezclar  d) un sólido y un líquido que se pueden mezclar
20. Para separar un líquido y un sólido disuelto utilizamos:
- a) la cristalización  b) la decantación
- c) la destilación  d) el tamizado
21. Con la decantación podemos separar:
- a) dos líquidos miscibles  b) dos líquidos inmiscibles
- c) dos sólidos de distinto tamaño  d) un sólido y un líquido
22. Para separar dos líquidos miscibles utilizaremos:
- a) el tamizado  b) la cristalización
- c) la decantación  d) la destilación

23. ¿Cómo se llama este método de separación?



- a) Evaporación
- c) Separación magnética

b) Tamizado

24. ¿Cómo se llama este método de separación?



- a) Evaporación
- c) Filtración

b) Separación magnética

25. ¿Esta mezcla es homogénea o heterogénea?



a) Homogénea

b) Heterogénea

26. ¿Esta mezcla es homogénea o heterogénea?



a) Homogénea

b) Heterogénea

27. ¿Cómo separarías una mezcla de dos disolventes, tolueno y benceno, que son dos líquidos miscibles?
- a) Destilación  b) Filtración
- c) Evaporación  d) Decantación
28. Explica cómo separarías una mezcla de sal, agua y aceite, sabiendo que la sal se disuelve en agua pero no en el aceite
- a) Primero filtración, luego decantación.  b) Primero decantación, luego filtración.
- c) Primero destilación, luego evaporación-cristalización.  d) Primero decantación, luego evaporación-cristalización.
29. Mezclamos 25 g de azúcar en 0,5 L de disolución. Calcula la concentración (¡haz las cuentas!).
- a) 25 g/L  b) 25,5 g/L
- c) 50 g/L  d) 12,5 g/L
30. Mezclamos 15 g de sal en 2,5 L de caldo de puchero. Calcula la concentración (¡haz las cuentas!).
- a) 6 g/L  b) 37,5 g/L
- c) 17,5 g/L  d) 12,5 g/L

## Answer Key

- |          |       |       |       |
|----------|-------|-------|-------|
| 1. a     | 9. b  | 17. a | 25. b |
| 2. b     | 10. c | 18. c | 26. a |
| 3. a,c,e | 11. b | 19. c | 27. a |
| 4. c     | 12. a | 20. a | 28. d |
| 5. a     | 13. b | 21. b | 29. c |
| 6. c     | 14. b | 22. d | 30. a |
| 7. b     | 15. d | 23. c |       |
| 8. a     | 16. c | 24. c |       |