



EVALUACIÓN FORMATIVA

1. () Mezcla de uso cotidiano que se emplea para la curación de heridas superficiales.
 - a) vinagre blanco de alcohol de caña
 - b) disolución de bicarbonato de sodio
 - c) aspirina efervescente
 - d) alcohol etílico comercial

2. () El agua oxigenada es un producto comercial que se elabora con agua destilada y cada 100 mL contiene 3.00 g de peróxido de hidrógeno H_2O_2 . Esta mezcla homogénea tiene aplicaciones para la:
 - a) purificación de aguas residuales.
 - b) curación de heridas superficiales.
 - c) obtención de hidrógeno por electrólisis.
 - d) desinfección de frutas y verduras.

3. () Son mezclas de aplicación en la vida diaria:
 - A. agua purificada
 - B. bicarbonato de sodio puro
 - C. gas LP
 - D. sal común
 - E. oxígeno del aire
 - F. pasta de dientes
 - a) B, D, E
 - b) D, E, F
 - c) A, C, F
 - e) C, D, E

4. () Elige la palabra que complete de manera correcta el enunciado. La _____ nos indica la proporción en la que se encuentran los componentes de una mezcla.
 - a) concentración
 - b) solubilidad
 - c) conductividad
 - d) disolución

5. () Elige la palabra que complete de manera correcta el enunciado. Es necesario que de los medicamentos, los médicos conozcan la _____ de los componentes para poder recetar la dosis adecuada según el paciente.

- a) densidad
- b) concentración
- c) solubilidad
- d) dilatación

6. () Elige la palabra que complete de manera correcta el enunciado. El Melox es una suspensión utilizada como antiácido, cada 100 g contienen 3.7 g de hidróxido de aluminio, 4.2 g de hidróxido de magnesio y 0.5 g de dimeticona estos datos nos indican la _____ de cada uno de los componentes de Melox.

- a) disolución
- b) solubilidad
- c) concentración
- d) condensación

7. () Al preparar una disolución de sal (NaCl), se utilizaron 25 g de sal que fueron disueltos en 100 g de agua obteniendo 125 g de disolución. Determina el porcentaje en masa de sal de la disolución.

- a) 4 %
- b) 5 %
- c) 20 %
- d) 25 %

8. () Para preparar 800 mL de un vinagre se utilizarán 12 mL de ácido acético disueltos en agua. ¿Cuál es el porcentaje en volumen del ácido acético?

- a) 1.47
- b) 1.50
- c) 66.66
- d) 67.66

9. () Determinar la masa de azúcar contenida en 600 g de un refresco de naranja que tiene una concentración de azúcar del 12% en masa.

- a) 7.2 g
- b) 20.0 g
- c) 50.0 g
- d) 72.0 g