



Preguntas para el alumno:

1. ¿Qué es una solución en química?
 - ☒ A. Las soluciones son mezclas homogéneas en las que una o más sustancias (solutos) se disuelven en otra sustancia (solvente) de manera uniforme.
 - B. Las soluciones son mezclas en las que una sustancia se disuelven en otra sustancia de manera mezclada.
 - C. Las soluciones son homogéneas en las que un soluto se disuelve en solvente de manera mezclada.
2. ¿Cuál es la diferencia entre el soluto y el solvente en una solución?
 - A. No existe diferencia entre el y el solvente.
 - B. El solvente es la sustancia que se disuelve y el soluto es la sustancia en la que se disuelve el soluto
 - ☒ C. El soluto es la sustancia que se disuelve y el solvente es la sustancia en la que se disuelve el soluto.
3. ¿Por qué se dice que las soluciones son mezclas homogéneas?
 - A. Porque se puede distinguir a simple vista
 - ☒ B. Porque se distribuyen uniformemente en el solvente, y no se puedan distinguir las sustancias a simple vista.
 - C. No son homogéneas.
4. ¿Qué es la solubilidad de una sustancia?
 - ☒ A. La solubilidad es la capacidad de una sustancia para disolverse en un solvente a una temperatura y presión específicas
 - B. La solubilidad es una sustancia que no se disuelve.



5. ¿Puedes mencionar tres ejemplos de solución que encuentres en casa?

- ☒ A. Té.
- B. Agua salada de mar.
- ☒ C. Aire
- ☒ D. Gas domestico

6. ¿Cómo se expresa la concentración de una solución en porcentaje?

- A. Concentración porcentual= $(\text{Solute/solución}) \times 50$
- B. Concentración porcentual= $(\text{Solute/solución}) \times 10$

☒ C. Concentración porcentual= $(\text{Solute/solución}) \times 100$

7. ¿Qué es la molaridad de una solución?

☒ A. La molaridad (M) de una solución se define como el número de moles de soluto presentes en un litro de disolución

B. La molaridad (M) de una solución se define como una mezcla.

9. ¿Qué sucede cuando agregas más soluto a una solución saturada?

A. No sucede nada

☒ B. La concentración de soluto será mayor, por lo que el disolvente no podrá mezclar todo el soluto.

10. ¿Cuál es el uso común de las soluciones en la medicina?

☒ A. Productos orales, parenterales, tópicos, óticos, oftálmicos, y nasales.

B. Aedes aegypti, covid.

C. Detergente, lejía, ajinomón