



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= $(\text{Solute}/\text{solución}) \times 50$
- B. Concentración porcentual= $(\text{Solute}/\text{solución}) \times 10$
- ☒ C. Concentración porcentual= $(\text{Solute}/\text{solución}) \times 100$

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