



Guía N° 3
Disoluciones

Asignatura: Química

Nivel: 2º Medio

Fecha:

Contacto del docente y horario: anfefugu@gmail.com / martes, miércoles y jueves de 9:00 - 16:00

Instrucciones:

- Usando el libro de 2º medio de química, responde cada una de las actividades en tu cuaderno.
- Inicia escribiendo el título de la guía en tu cuaderno; Guía N°3 Disoluciones.

OA / AE

OA 15 Explicar, por medio de modelos y la experimentación, las propiedades de las soluciones en ejemplos cercanos, considerando: -El estado físico (sólido, líquido y gaseoso). -Sus componentes (solute y solvente). -La cantidad de soluto disuelto (concentración).

ACTIVIDAD 1

- Anota como subtítulo en tu cuaderno; Actividad 1
- Luego anota; Responder las siguientes preguntas (páginas 23, 24, 25, 28 y 29)
 1. ¿Qué son las disoluciones químicas?
 2. ¿Qué es el disolvente?
 3. ¿Qué es el soluto?
 4. Anota 3 ejemplos de disoluciones
 5. ¿Qué son las fuerzas intermoleculares?
 6. Anota los 3 principales tipos de fuerzas intermoleculares que existen
 7. ¿Qué es el proceso de disolución?
 8. Explica con tus palabras como ocurre el proceso de disolución, puedes apoyarte del libro y/o el siguiente video. <https://www.youtube.com/watch?v=3fOeGGfpiy8>
 9. ¿Cuáles son las propiedades electrolíticas?
 10. El agua pura no conduce la corriente eléctrica. ¿por qué es peligroso cuando se juntan agua y corriente?
 11. ¿Qué es un electrolito?
 12. ¿Qué se entiende por un no electrolito?
 13. ¿Cuáles son los 3 tipos de disoluciones según el estado físico de los componentes?
 14. ¿De qué están formadas las disoluciones solidas?
 15. Anote 2 ejemplos de disoluciones solidas
 16. ¿De qué están formadas las disoluciones liquidas?
 17. Anote 2 ejemplos de disoluciones liquidas
 18. ¿De qué están formadas las soluciones gaseosas?
 19. Anote 2 ejemplos de disoluciones gaseosas

ACTIVIDAD 2

- Anota como subtítulo en tu cuaderno; Actividad 2
- Luego anota; Responder las siguientes preguntas a partir del video <https://www.youtube.com/watch?v=mps-HK5Dpvc>
 1. ¿Cuáles son los tres ejemplos de disoluciones que se mencionan en el video usando el vaso?
 2. Según el video ¿quién es el soluto y el solvente cuando existe la misma cantidad de ambos componentes?
 3. Además de la molaridad, ¿cuáles son las otras formas de expresar la concentración?