



Guía N° 8

Unidad 1 Soluciones Químicas

Alumno(a):	Curso: 2° medio	2 horas pedagógicas
Profesor(a): Mónica Gana R	FECHA: 18 /04/2020	

Objetivo: Explicar, por medio de modelos y la experimentación, las propiedades de las soluciones en ejemplos cercanos, considerando:

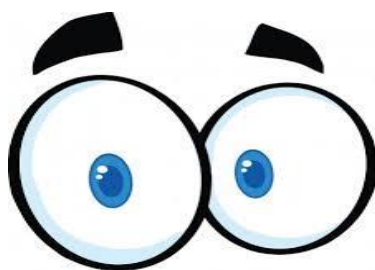
- El estado físico (sólido, líquido y gaseoso).
- Sus componentes (solute y solvente).

La cantidad de soluto disuelto (concentración)

1. Eje Temático: Química

2. Habilidades a medir:

Aplicar conocimientos de contenido directo en resolución de ejercicios de unidades de concentración



OBSERVACIÓN

Debes observar el siguiente video (SOLO HASTA LOS 4 MINUTOS Y 18 SEGUNDOS) y desarrolla los siguientes ejercicios <https://www.youtube.com/watch?v=3MMpzGCyF2M>

% VOLUMEN/ VOLUMEN

Aplica

1.- Calcular el porcentaje en volumen de una disolución de 200 ml de ácido sulfúrico (H_2SO_4) en una disolución con 2 350 ml de agua.



2- Cuál será el % v/v en una solución que se preparó con 9 ml de soluto y 180 ml de solvente?

3.- ¿Cuál será el % v/v en una solución que se preparó con 9 ml de soluto y 180 ml de solvente_____

4.- Cuál será el % v/v en una solución que se preparó con 200 ml de soluto y 680 ml de solvente?

5.- Calcular el porcentaje en volumen de una disolución de 200 ml de ácido sulfúrico (H_2SO_4) en una disolución con 350 ml de acetona .



RECUERDA DEBES ENVIAR LA GUÍA A LA PLATAFORMA CLASSROOM DEL ESTABLECIMIENTO