



**Guía N° 6**

**Unidad 1 Soluciones Químicas**

Alumno(a):	Curso: 2° medio	2 horas pedagógicas
Profesor(a): Monica Gana R	FECHA: 4 /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)

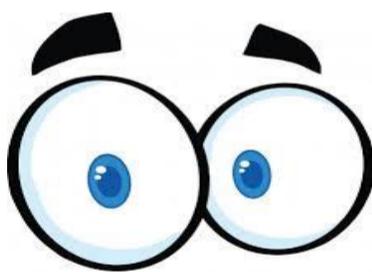
1. Eje Temático: Química

2. Habilidades a medir:

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

$$\text{Porcentaje en masa} = \frac{\text{masa de soluto}}{\text{masa de soluto} + \text{masa de solvente}} \times 100 \quad (\text{EC1})$$

$$\text{Porcentaje masa/volumen} = \frac{\text{masa de soluto}}{\text{volumen de solución}} \times 100 \quad (\text{EC2})$$



**OBSERVACIÓN**

**Recuerda que la masa de una solución está definida como la suma de las masas de soluto y solvente y las unidades debes trabajarlas en gramos**

**APLICA**

1.- Calcular el % m/m de una solución que tiene 6 g de soluto en 80 g de solución.



2.-Calcular el % m/m de una solución que tiene 10 g de soluto y 110 g de solvente.

3.- Calcula el % m/m de una solución que tiene 6 gramos de soluto en 80 gramos de solución.

---

---

4.- Calcula el % m/m de una solución que tiene 10 grs. de soluto y 110 grs. de solvente

---

---

5.- Calcula la masa de soluto que tendría una solución de 220 grs. que es 4% m/m.

---

---

6.- Cuantos grs. de soluto y solvente tendrán 320 grs. de solución cuya concentración es 5 % m/m:

---

---

7.- Calcula el % m/m de una solución que tiene 33 gramos de soluto en 87 gramos de disolución.

---



8.- Calcula el % m/m de una solución que tiene 3 grs. de soluto y 21 grs. de solvente.

---

---

**RECUERDA DEBES ENVIAR LA GUÍA A LA PLATAFORMA CLASSROOM DEL ESTABLECIMIENTO**