



Guía N° 9

Unidad 1 Soluciones Químicas

Alumno(a):	Curso: 2° medio	2 horas pedagógicas
Profesor(a): Mónica Gana R	FECHA: 25 /05/2020	

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

PRUEBA

Ejercicios:

01.- Calcula el % m/m de soluto en una solución que se prepara disolviendo 50 g de KBr en 60 g de H₂O.

.....

.....

.....

02. Calcula el porcentaje en masa de soluto en cada una de las siguientes disoluciones acuosas:

a) 5,5 g de NaBr en 78,2 g de solución

.....

.....

b) 31 g de KCl en 152 g de agua

.....

.....

c) 4,5 g de tolueno en 29 g de benceno

.....

.....

03. Cuantos gramos de HCl se necesitan para preparar una solución de 150 g al 3 % m/m

04. Calcula el % m/v de una solución que contiene 20 g de KOH en 60 mL de solución.

II.- Clasifica las siguientes figuras como sustancias puras o mezclas / Escriba en la línea punteada



.....

III.- Clasifica las siguientes soluciones como homogéneas o heterogéneas (Escriba en la línea punteada)


