



FUNDACIÓN EDUCACIONAL DE LA IGLESIA METODISTA DE CHILE WILLIAM TAYLOR
LICEO BICENTENARIO COLEGIO METODISTA WILLIAM TAYLOR
ALTO HOSPICIO
"Un lugar de excelencia para crecer"



EQUIPO DE AULA: KARINA CAMPOS-THIARA FIGUEROA



GUIA DE QUÍMICA – TIPOS DE DISOLUCIONES

- OA –Aplican el concepto de solubilidad y de solución insaturada, saturada y sobresaturada para soluciones teóricas y experimentales.

NOMBRE

CURSO

I. RESPONDE DE ACUERDO A LA IMAGEN

II.





1. ¿En qué estado físico están las disoluciones? ¿Por qué?

2 ¿Cuál disolución está más diluida y cuál más concentrada? Explica.

II, RESPONDE DE ACUERDO A LO APRENDIDO Y A LA SIGUENTE FÓRMULA

$$\text{solubilidad}(s) = \frac{\text{masa de soluto}}{\text{masa de disolvente}} \times 100$$



Soluto	Disolvente (100 g de H ₂ O)	Valor de la solubilidad	Solubilidad (disolución insaturada, saturada o sobresaturada)	Justificación
 70 gramos				
 9 gramos				
 20 gramos	