

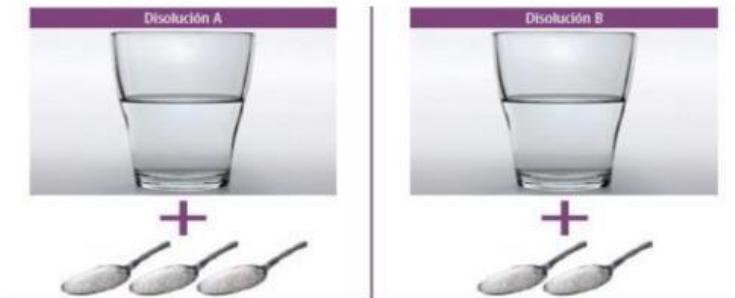
## GUIA DE QUÍMICA – TIPOS DE DISOLUCIONES

- 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 SIGUIENTE FÓRMULA

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



Soluto	Disolvente (100 g de H <sub>2</sub> O)	Valor de la solubilidad	Solubilidad (disolución insaturada, saturada o sobresaturada)	Justificación