



INSTITUTO TÉCNICO DE COMERCIO BARRANQUILLA

ASIGNATURA: QUÍMICA

GRADO: 10°

TEMA: DISOLUCIONES



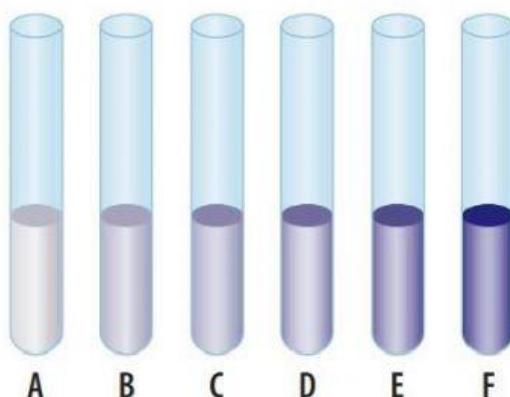
1. Completa la siguiente información

Las disoluciones son mezclas homogéneas, poseen dos componentes: **sólido** o sustancia disuelta y el **líquido** o medio dispersante. La primera por lo general se encuentra en **mayor** proporción; mientras tanto la segunda, en **menor** proporción. Las soluciones que contienen una concentración relativamente alta de soluto, se llaman **soluciones saturadas**. Cuando la concentración del soluto es baja, se llaman **soluciones diluidas**.

Por otra parte, la solubilidad de sal (NaCl) en agua es de 39 g por cada 100g de agua a 20°C , por lo tanto, una solución que contenga esta cantidad será una solución **saturada** en NaCl y, si se adiciona menos será una solución **diluida**; sin embargo, cuando se le adiciona más sal de la saturación, ella

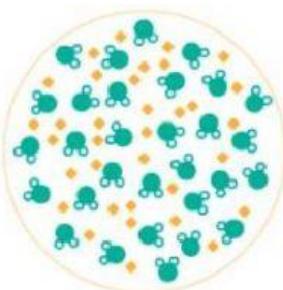
no se disuelve y aparece en forma de precipitado. Para que este precipitado se disuelva y se forme una solución sobresaturada se requiere la solución.

2. Sobre la siguiente imagen, responda:

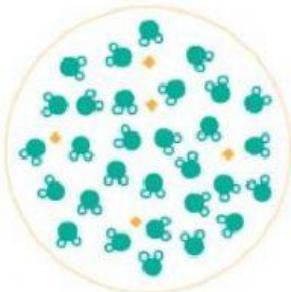


- a) ¿Qué solución contiene mayor soluto?
- b) ¿Cuál es la más concentrada?
- c) ¿Cuál es la solución más diluida?

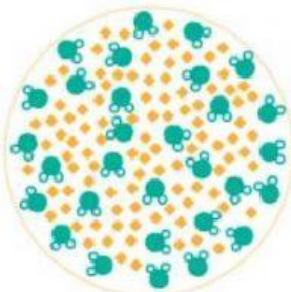
3. Relacione la imagen que corresponda con el tipo de solución



Insaturada



Sobresaturada



Saturada

Convenciones:

Soluto= *

Disolvente= ●