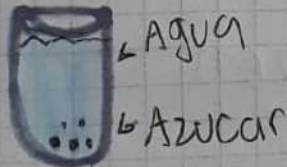
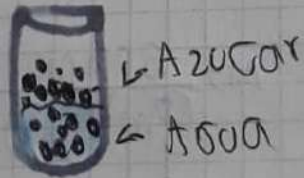


TALLER

- 1) Es una mezcla homogénea
- 2) un soluto y un solvente
- 3) Insaturada = Hay más cantidad de solvente que la necesaria



Sobresaturada = Hay más cantidad de soluto que el solvente no lo puede disolver



4) Porcentaje masa a masa

$$m/m = \left(\frac{m_{\text{soluto}}}{m_{\text{dis}}} \right) \cdot 100$$

Porcentaje volumen - volumen

$$v/v = \left(\frac{v_{\text{soluto}}}{v_{\text{dis}}} \right) \cdot 100$$

Porcentaje masa - volumen

$$m/v = \left(\frac{m_{\text{soluto}}}{m_{\text{dis}}} \right) \cdot 100$$

NORMALIDAD

$$N = \frac{\text{equivalente gr soluto}}{\text{litro de solución}}$$

Ejemplo = $\text{Al}(\text{OH})_3$

$$\frac{9.50 \cdot 3}{78 \cdot 0.45}$$

$$N = \frac{285}{351}$$

$$N = 0.811$$

MOLALIDAD

$$m = \frac{\text{moles de soluto}}{\text{kg de solvente}}$$

$$m = \frac{\text{gramos}}{(\text{Pm}) (\text{kg agua})}$$

$$\frac{9.5 \text{ g}}{63 \text{ g/mol}} = 150.7 \text{ moles}$$

$$\frac{150.7}{0.0025} = 60,317$$

MOLARIDAD

$$M = \frac{m}{(\text{Pm}) (V)}$$

$$\frac{82.5}{(46) \cdot (0.45)} = 20,7$$

$$\frac{82.5}{20,7} = 3.985$$