

1) Es una mezcla homogénea de una o más sustancias disueltas en otra sustancia en mayor proporción, El soluto es la sustancia que se disuelve y el solvente la que lo disuelve

2) La solución está compuesta por el soluto y el solvente

3)

• **Insaturada**: Cuando una solución tiene menos soluto del que puede disolver el solvente

- Ejemplo se añade 1 cucharada de sal en un litro de agua

• **Concentrada**: Es cuando la cantidad de soluto es muy grande

- echar un sobre de jugo para 10 litros de agua, en un solo litro de agua

• **Sobresaturada** Es cuando tienen más soluto que solvente

- Las bebidas carbonatadas como el agua con gas

4) Las más empleadas son la Molaridad, Porcentajes, fracción molar, partes por millón, Normalidad y molalidad

-Ejemplo =

$$\text{Peso/Peso} = \% \text{ P/P}$$

$$\text{Volumen/Volumen} = \% \text{ V/V}$$

$$\text{Peso/Volumen} = \% \text{ P/V}$$

5) Peso Atómico, Atomo gramo, Volumen molar o Volumen molecular gramo

