

## Taller

→ Que tipo de mezcla es una solución química

Una solución química es la mezcla homogénea de una o más sustancias en un mismo disolvente... El soluto es la sustancia que se disuelve y el disolvente la que lo disuelve. Las soluciones químicas pueden presentar los tres estados de la materia: líquida, sólida y gaseosa.

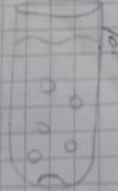
→ Que sustancias forman una solución

Una solución química es compuesta por soluto y solvente. El soluto es la sustancia que se disuelve y el solvente la que lo disuelve... A su vez, sus solutos y sus solventes también pueden presentar esos tres estados. La mezcla del alcohol en el agua, por ejemplo, es una solución líquida de soluto y solvente.

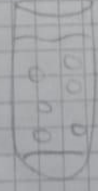
→ Que diferencia una solución insaturada, concentrada y sobresaturada?

De igual forma, una solución saturada es aquella en la que se ha disuelto la máxima cantidad de gramos de soluto que el solvente puede aceptar. Sobre saturada sería una solución insaturada cuando hemos disuelto una cantidad de soluto menor a la cantidad máxima que podemos disolver.

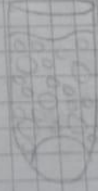
insaturada



concentrada



sobresaturada



# FALLER

$$\frac{P}{P} = \frac{m}{p}$$
$$\frac{V}{V} = \frac{P}{V}$$

Molaridad  
molalidad  
Normalidad

→ Cuales son las unidades físicas de concentración, escribe un ejemplo

Las unidades de concentración más empleadas son la molaridad, porcentajes, fracción molar, partes por millar, normalidad y molalidad, las cuales están dadas por las expresiones matemáticas de la siguiente tabla

$$1g \rightarrow 100g$$
$$0,55 \rightarrow x\%$$
$$x \rightarrow 850 \text{ mg}$$

→ Cuales son las unidades químicas de concentración, escribe un ejemplo

La molaridad (M) o concentración molar, es la cantidad de sustancia (n) de soluto por cada litro de disolución.  
Ejemplo: Si se disuelven 0,5 moles de soluto en 1000 ml de disolución, se tiene una concentración de soluto 0,5M

0240