

## SOLUCION DEL TALLER

**SOLUCION:** Es una mezcla homogénea de dos o más sustancias. La sustancia disuelta se denomina soluto y está presente en pequeñas cantidades en comparación con la sustancia.

**SOLUTO:** Solo se llama soluto a la sustancia minoritaria (existen excepciones), en una disolución esta sustancia se encuentra disuelta en un determinado disolvente también se conoce como la sustancia que disuelve, lo más habitual es que se trate de un sólido en un disolvente líquido.

**SOLVENTE:** Aquella sustancia que permite la dispersión de otra sustancia en su medio.

### CLASIFICACION DE LAS SOLUCIONES:

#### A). Soluciones Saturadas

Es una solución que contiene tanto soluto como puede disolverse en el disolvente utilizando los medios normales.

#### B) Soluciones no saturadas

Es aquella en que la concentración de soluto es menor que la concentración de una solución saturada.

#### C. Soluciones Sobresaturadas

Aquella en la que la concentración de soluto es realmente mayor a la de una solución saturada bajo las mismas condiciones.

Unidades químicas:

Para expresar la concentración de una solución se puede usar unidades químicas, aunque la idea general es expresar la cantidad de soluto en una cantidad de solvente.

### FACTORES QUE AFECTAN LA SOLUBILIDAD

La cantidad de soluto que puede disolverse en una cantidad dada de solvente depende de :

Una regla citada en química es : lo semejante disuelve lo semejante, en otras palabras la solubilidad es mayor entre las sustancias cuyas moléculas sean análogas, cuando existe semejanza en las propiedades eléctricas de soluto y solvente, las fuerzas intermoleculares son intensas propiciando la disolución de una en otra.

**TEMPERATURA:** Puede decirse que a mayor temperatura mayor solubilidad

PRESION: No afecta la solubilidad de solidos y liquidos ,mientras que tiene un efecto determinante en la de los gases ,un aumento en presion produce un aumento en la solubilidad.

ESTADO DE SUBDIVISION :

Este factor tiene especial importancia en la disolucion de sustancias solidas en solvente liquido.

UNIDADES DE CONCENTRACION FISICAS

1.Porcentaje referido a masa

La concentracion de una solucion puede expresarse como partes de masa del soluto por 100 partes de masa de solucion esto se conoce como porcentaje de una solucion.

porcentaje de soluto=masa de soluto x 100

2.Porcentaje referido al volumen

Aqui la concentracion de la solucion se manifiesta en x ml del volumen de soluto x 100ml de volumen de solucion

porcentaje de volumen=volumen del soluto x 100

3.Porcentaje de mas por volumen

Se expresa cuntos gramos de soluto existen en 100ml de una solucion

porcentaje de masa x volumen = masa de soluto x 10