

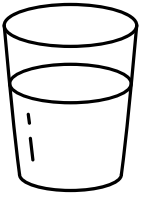
	<p>Aquel que se encuentra en menor proporción y que será disuelto por el solvente</p>
	<p>Aquel que se encuentra en mayor proporción y es el encargado de disolver el soluto. El agua es el solvente universal</p>



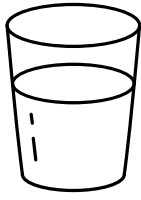
**Solución**

Se trata de mezclas homogéneas de una o más solutos, disueltas en otra sustancia que se encuentra en mayor proporción. Una solución no es una reacción química, soluto y solvente coexisten en una misma fase, No pueden separarse mediante procesos físicos como la decantación o centrifugación

**clasificación de soluciones :**  
**La proporción entre el soluto y el disolvente:**



**Diluidas.**



**Concentradas.**



**Saturadas.**



**Sobresaturadas.**

**Solubilidad**  
 La solubilidad es la máxima cantidad de soluto que se puede disolver en una cantidad dada de solvente a una temperatura y presión determinada.

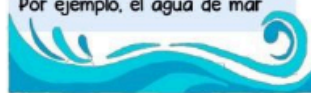


<p><b>Diluidas.</b> Cuando la cantidad de soluto respecto al solvente es muy pequeña.</p>	<p><b>Concentradas</b> Cuando la cantidad de soluto respecto al solvente es grande</p>	<p><b>Saturadas.</b> Cuando el solvente no acepta ya más soluto a una determinada temperatura</p>	<p><b>sobresaturadas</b> Ocurre cuando una solución tiene más soluto del que el disolvente puede recibir a cierta temperatura y tienden a tener sólido no disuelto en su interior (precipitado)</p>
---	--	---	---

**Mezclas**

**Mezclas homogéneas**

No se diferencian los componentes, ya que se encuentran distribuidos de manera uniforme. Son conocidas como Disoluciones. Por ejemplo, el agua de mar



**Mezclas heterogéneas**

Se pueden diferenciar sus componentes a simple vista. Por ejemplo, la tierra de hojas



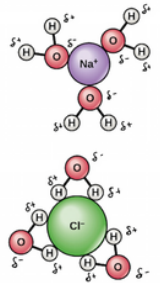
**Coloides**

**Coloides:** Partículas suspendidas en un medio. No se ven a simple vista, pues su tamaño es entre 1 y 1000m. Por ejemplo, la mayonesa (gotas de aceite se encuentran suspendidas en el huevo)



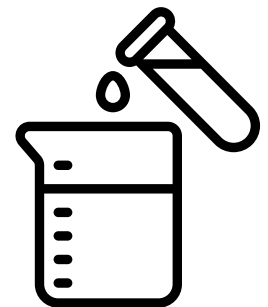
# Factores que afectan la Solubilidad

Los solutos iónicos y polares son en general solubles en agua (disolvente polar); en cambio, los solutos apolares son frecuentemente insolubles en este tipo de disolvente.



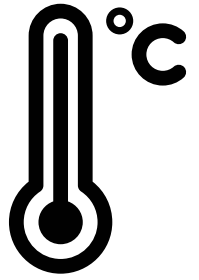
Interacciones soluto -  
solvente:

La agitación es un proceso mecánico que aumenta la movilidad de las moléculas dentro de la disolución, facilitando así el transporte de las moléculas de disolvente a la superficie y también haciendo que las moléculas de soluto que se encuentran en la cercanía del sólido viajen más rápidamente hacia el interior de la disolución. La agitación no aumenta la solubilidad como tal, pero sí disminuye el tiempo que demora un sólido en disolverse en un disolvente determinado. Es decir, hace que el proceso sea más rápido.



agitación

La temperatura es un factor que influye en la solubilidad de muchos solutos sólidos en agua y, en general, a mayor temperatura, mayor es la solubilidad. Esto sucede porque al aumentar la temperatura de la mezcla, las partículas adquieren mayor energía cinética con lo que aumentará la probabilidad de que el disolvente choque con las moléculas de soluto sólido y con eso, se disolverá de mejor forma.



temperatura



Esta influencia no se aprecia cuando el soluto es un líquido o un sólido, pues varía tan poco que no se considera. Pero en el caso de los solutos gaseosos, la variación en la presión generada sobre una disolución afecta significativamente la solubilidad.

Presión:

## ◀ Tipo de Solutos ▶

### Solución Molecular

Los solutos que forman la solución no se disocian, es decir no genera iones (no electrolitos)

### Solución Iónica

Formada por solutos que al disolverse en agua se disocia o separa en sus correspondientes iones de signo contrario, por lo cual conduce la corriente eléctrica (electrolitos)

### Electrolito

Es aquella sustancia, en este caso soluto, que en solución acuosa es capaz de disociarse formando iones, por lo que es capaz de conducir la electricidad.

Electrolitos fuertes: Disociación completa  
(NaCl, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, NaOH)

Electrolitos débiles: Disociación parcial  
(CH<sub>3</sub>COOH, NH<sub>4</sub>OH)

