



Liceo Técnico Santa Cruz de Triana  
"Diseñando Sueños, Construyendo Futuro"

## GUÍA DE CONTENIDO N°1 QUÍMICA 2° MEDIO "DISOLUCIONES" Profesora Franchesca Gajardo Chávez

UNIDAD 1: Disoluciones.

CONTENIDO:

### LAS MEZCLAS

Las mezclas, a diferencia de las sustancias puras, están formadas por dos o más componentes y se dividen de la siguiente forma.



Existen otro tipo de mezclas, que a pesar de tener un aspecto homogéneo, son consideradas heterogéneas, debido al tamaño de sus partículas. Son las llamadas Coloides. En este tipo de mezcla, las partículas permanecen suspendidas en el aire pero no se ven, pues su tamaño alcanza entre 1 y 1000 nm. Las emulsiones, como la mayonesa o las cremas para el rostro, son ejemplos de Coloides.

Las disoluciones químicas son mezclas homogéneas, por lo tanto, corresponden a la mezcla de dos o más sustancias con una composición uniforme.

**Disolvente**  
Es la sustancia que se encuentra en mayor proporción y se conoce como fase dispersante.

**Soluto**  
Es la sustancia que está en menor proporción y se conoce como fase dispersa, ya que está disuelta en el disolvente.

**Disolución**  
Solvente + Solutos

Da dos ejemplos de disoluciones e identifica el soluto y el disolvente

