



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

GUÍA DE CONTENIDO N°2 "SOLUBILIDAD Y ESTADO FÍSICO DE LA DISOLUCIONES"

ASIGNATURA QUÍMICA	CURSO 2° MEDIO	PROFESORA FRANCESCA GAJARDO
-----------------------	-------------------	--------------------------------

UNIDAD 1: Disoluciones.

CONTENIDO: **DISOLUCIONES**

Las disoluciones se pueden clasificar según el estado en que se encuentren tanto el soluto como el disolvente. Por regla general, la disolución se encontrará en el estado en que esté el componente mayoritario. A continuación, te describimos las principales clases de disoluciones.



Disoluciones Sólidas

Compuestas por sólidos o líquidos disueltos en un sólido. Las disoluciones sólido-sólido tienen una amplia aplicación industrial, ya que las mezclas pueden tener mejores propiedades que los materiales puros. Ejemplo: El acero, unión entre hierro (disolvente) y carbono (soluto), entre otros.

Disoluciones gaseosas

El aire es el mejor ejemplo de una disolución gaseosa. En él encontramos una mezcla compuesta, principalmente, por nitrógeno (disolvente), y oxígeno y argón.

Disoluciones Líquidas

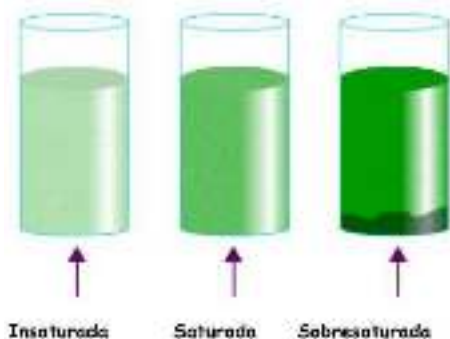
El disolvente es un líquido y el soluto puede estar en estado sólido, líquido o gaseoso.
El mar es un ejemplo de disolución sólido-líquido, ya que está compuesta por agua y varias sales minerales disueltas en él.



SOLUBILIDAD

La solubilidad es la medida máxima de soluto que se puede disolver en un disolvente dado. Por ejemplo, decimos que la solubilidad del azúcar (sacarosa) en agua es aproximadamente 200 g de sacarosa/100 g de agua a 25 °C. Esto significa que en 100 g de agua, aproximadamente 100 mL, se pueden disolver hasta 200 g de azúcar a una temperatura de 25 °C.

Las disoluciones se pueden clasificar según su contenido de soluto en tres grupos:



Insaturada Saturada Sobresaturada

Las disoluciones se pueden clasificar según su contenido de soluto en tres grupos:

Las disoluciones se pueden clasificar según su contenido de soluto en tres grupos:

Las disoluciones se pueden clasificar según su contenido de soluto en tres grupos:

