



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

GUÍA DE CONTENIDO N°3 "CARACTERIZACIÓN EXPERIMENTAL DE DISOLUCIONES"

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

CONTENIDO:

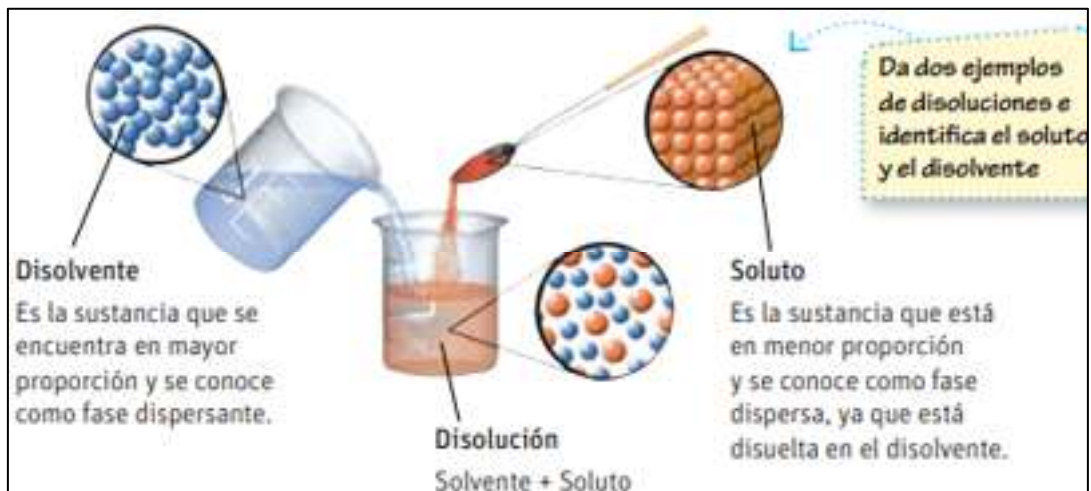
MEZCLAS

MEZCLAS HOMOGÉNEAS

Están formadas por dos o más sustancias cuyos componentes no se pueden distinguir. Cualquier porción de la mezcla homogénea tiene la misma composición. También son llamadas disoluciones.

MEZCLAS HETEROGÉNEAS

Están formadas por dos o más sustancias cuyos componentes se pueden distinguir a simple vista. Diversas porciones de la mezcla heterogéneas pueden tener distinta composición.



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.

ESTADO DE LAS 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

Disoluciones Gaseosas: El aire es el mejor ejemplo de una disolución gaseosa. En él encontramos una mezcla compuesta por nitrógeno (solvente), 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.