



Nombre de alumno:
Manne Fernanda Fernández

Solis

Nombre del profesor:
María de los Ángeles Venegas

castro

Nombre del trabajo:
Súper nota

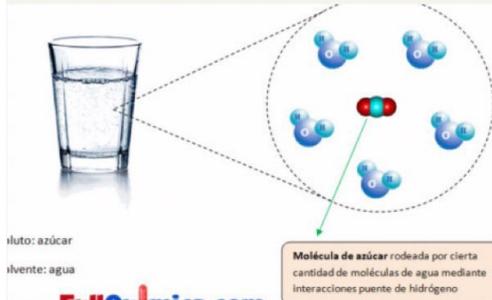
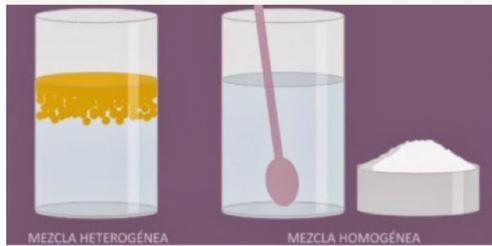
Materia:
Química

Grado:

2do cuatrimestre

Grupo:

Recursos humanos



Mezcla heterogénea y homogénea

Una mezcla es heterogénea cuando sus componentes pueden distinguirse a simple vista. Por ejemplo: en un recipiente con agua agregamos arena. Una mezcla es homogénea cuando no se pueden distinguir sus componentes. Por ejemplo: en un recipiente con agua agregamos sal y removemos.

Los sistemas dispersos son mezclas de dos o más sustancias en las que existe una fase dispersa y una fase dispersante que, generalmente, interviene en mayor proporción. Pueden ser de dos tipos: heterogéneos y homogéneos; en este último es importante medir la concentración.

Ácidos y bases

Ácidos: son compuestos que contienen hidrógeno y pueden disolverse en el agua liberando iones de hidrógeno a la solución. Por ejemplo, el ácido clorhídrico (HCl) se disuelve en el agua de la siguiente manera:

Bases: compuestos que se disuelven en agua liberando iones hidroxilo (OH⁻) a la solución.



Elementos y compuestos

Los elementos son sustancias puras que contienen un sólo tipo de átomos. Los compuestos son sustancias que contienen dos más átomos en proporciones definidas.



Unidades de concentración

Las unidades de concentración más empleadas son la Molaridad, porcentajes, fracción molar, partes por millón, Normalidad y molalidad, las cuales están dadas por las expresiones matemáticas de la siguiente tabla