



Nombre de alumno: Daniela Elizabeth Vázquez López

Nombre del profesor: María De Los Ángeles Venegas

Nombre del trabajo: Super Nota

Materia: Química

Grado: 2

Grupo: A

clasificación de la materia

MODELO DE ACIDO -BASE

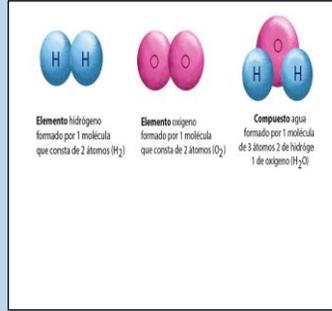


La materia es todo lo que ocupa un lugar en el espacio en tanto que las sustancias puras son tipos de materia que tiene cierta composición definida

Elementos y compuestos

Es una sustancia pura formada por átomos de la misma especie

Los compuestos son sustancias puras pero que están formadas por dos o mas elementos en proporciones fijas

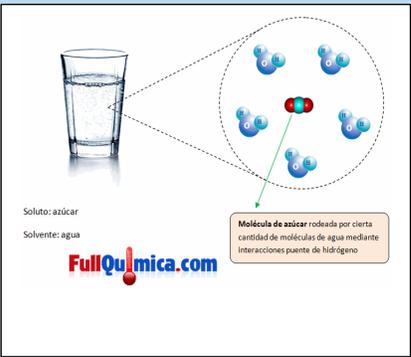


Mezclas

Las mezclas se clasifican en función de numero de fases que se presentan en ellas y las encontramos en dos presentaciones o dos tipos



Sistemas dispersos

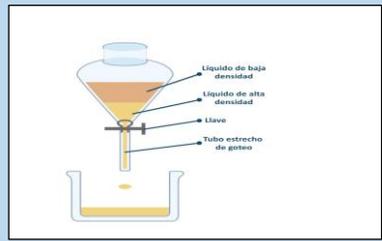


Un sistema disperso es la mezcla de una sustancia sólida, líquida o gaseosa fase dispersora con otra sustancia sólida o líquida o gaseosa fase dispersa

Métodos de separación

Filtración: consiste en la separación de un sólido

Decantación: se basa en la diferencia de densidad entre los componentes de la mezcla



Unidades de concentración de sistemas dispersos

Los términos de concentración de una disolución diluida o concentrada resultan imprecisos cuando se requiere expresar las cantidades de los componentes de una solución por lo cual se requiere métodos cuantitativos



Acidos y bases

En 1923 el químico danés J.N BRONSTED y químico INGLES T.M LOWTY introdujeron la teoría de la transferencia de protones o teoría



Bibliografía: (Antología UDS Química, 2023)

Antología UDS Química. (2023). Comitán de dominguez chiapas .