

**Nombre de alumnos: Angel Esteban
Pinto Arizmendi**

**Nombre del profesor: Maria De Los
Angeles Venegas**

Nombre del trabajo: Súper nota

Materia: Química II

PASIÓN POR EDUCAR

Grado: 2 Semestre de enfermería

Grupo: Único

Modelo de Acido-Base

Clasificación de la materia

Elemento, compuesto, mezclas

Homogéneas y heterogéneas.

La materia es todo lo que ocupa

Un lugar en el espacio, en tanto que

Las sustancias puras son tipos d

Materia que tienen cierta composición

Definida, no puede cambiar



Mezclas

Son la unión física de dos o más

Sustancias que se encuentran en

Proporciones variables, y que a pesar

De estar unidas conservan sus

Propiedades originales.



Compuestos

Son sustancias puras pero que están

Formadas por dos o más sustancias

En proporciones fijas.



Elementos

Es una sustancia pura formada por

Átomos de la misma especie.

LOS ELEMENTOS QUÍMICOS



Sistemas dispersos

Es la mezcla de una sustancia

Sólida, líquida o gaseosa

(fase dispersora) con otra sustancia

Sólida, líquida o gaseosa (fase

Dispersa).

Sistemas Dispersos



Métodos de separación de mezclas

Filtración: consiste en la separación de un sólido a líquido.

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

Imantación: se emplea aprovechando las propiedades magnéticas de una de las sustancias.

Destilación: se emplea para separar un líquido de una mezcla.

Cristalización: se emplea para separar sólidos disueltos en líquidos mediante evaporación.

Evaporación: se emplea para separar sustancias con distinto punto de ebullición.

Cromatografía: diferencia de solubilidad en función de su masa molecular.

Electroforesis: es la migración de las moléculas de acuerdo a su carga.

Centrifugación: permite separar sólidos de líquidos que no se pueden separar por decantación y filtración.

Unidades de concentración de sistemas dispersos

Físicas: Porcentuales y Molaridad

Porcentual: el porcentaje en masa indica los gramos de soluto presentes en 100 gramos de solución.

Molaridad: se refiere a la medida de concentración de una solución que expresa la cantidad de solutos en un litro de solución.

Químicas: Normalidad y partes por millón

Normalidad: se define como el número de equivalentes-gramo de soluto contenido en un litro de solución.



Ácidos y Bases

La palabra ácido deriva de "acidus" del latín que significa agrio, y las bases o también llamadas álcalis provienen de al-qialy árabe que significa cenizas de plantas.

El ácido es un donador de protones y las bases son receptoras de protones.

