



UDS

NOMBRE DEL ALUMNO: ANGELA ISABEL FLORES DOMÍNGUEZ

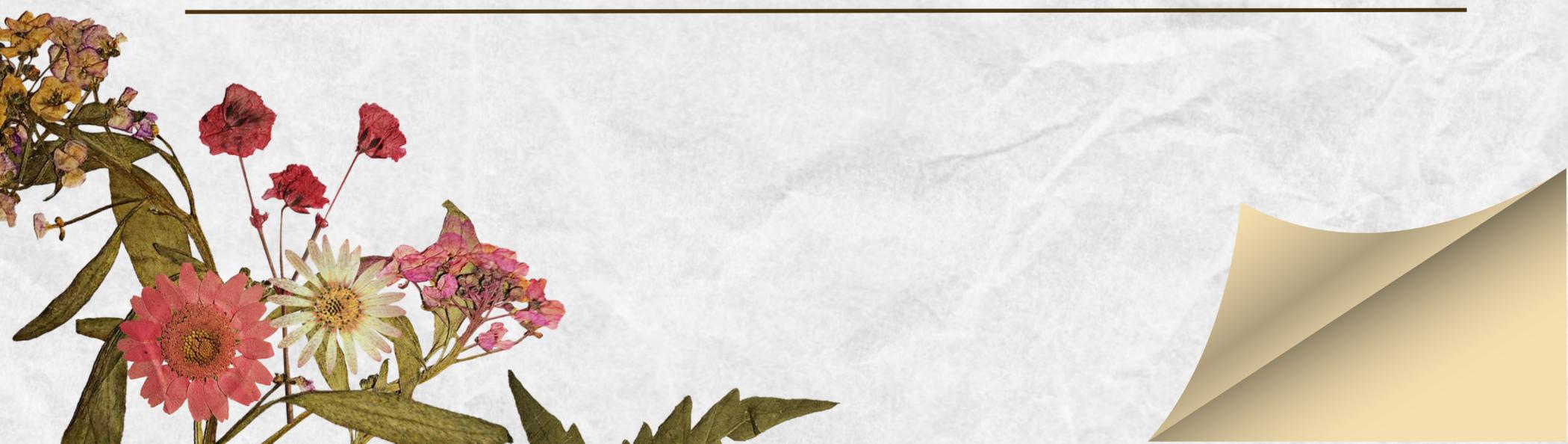
NOMBRE DEL MAESTRO: MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS

NOMBRE DE LA MATERIA:MODULO

CUATRIMESTRE: 2ND CUATRIMESTRE

PARCIAL:2ND PARCIAL

**NOMBRE DE LA ESPECIALIDAD: TECNICO EN ADMINISTRACION EN RECURSOS
HUMANOS**





INTRODUCCIÓN

En esta unidad hablaremos de los modelos ácido- base, que contienen la clasificación de materia, elementos y compuesto, los sistemas dispersos junto con sus unidades de concentración y también aprenderemos de la clasificación de los métodos de separación de las mezclas



MODELO DE ACIDO-BASE

CLASIFICACION DE LA MATERIA

La materia es todo lo que ocupa un lugar en el espacio, en tanto que las sustancias puras son un tipo de materia que tienen cierta composición definida, lo cual no puede cambiar y a su vez, dentro de las sustancias puras podemos encontrar a los elementos o compuestos.

Elemento:

Es una sustancia pura que está formada por átomos de la misma especie. Actualmente existen 118 elementos que se ubican en la tabla periódica, forma otro tipo de materia que se conocen como compuestos.

Compuestos:

Estas son sustancias que están formadas por dos o más elementos, que solo se pueden descomponer por medios químicos.

MEZCLAS

Las mezclas se clasifican en función del número de fases que se presentan en ellas y existen dos tipos: como mezclas homogéneas, es decir, a los ojos de las personas solo se identifica solo una presentación, por ejemplo el agua potable que es una mezcla de diferentes sales disueltas en pequeñas cantidades.

Y las mezclas heterogéneas, donde son visibles las diferentes sustancias, no es uniforme su composición ni en sus propiedades; un ejemplo de esta mezcla es el agua con el aceite.

SISTEMAS DISPERSOS

Las mezclas se clasifican en función del número de fases que se presentan en ellas y existen dos tipos: como mezclas homogéneas, es decir, a los ojos de las personas solo se identifica solo una presentación, por ejemplo el agua potable que es una mezcla de diferentes sales disueltas en pequeñas cantidades.

Y las mezclas heterogéneas, donde son visibles las diferentes sustancias, no es uniforme su composición ni en sus propiedades; un ejemplo de esta mezcla es el agua con el aceite.

METODOS DE SEPARACION DE MEZCLAS

Filtración: consiste en la separación de un sólido insoluble en un líquido a través de un medio capaz de detener el sólido.

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

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

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

Cristalización: se usa para separar los sólidos disueltos en líquidos mediante la evaporación.

Evaporación: se emplea para separar sustancias con distintos puntos de ebullición.

UNIDADES DE CONCENTRACION DE SISTEMAS DISPERSOS

Pocentual: está indica los gramos que se deben utilizar en una solución.

Molar: esta es la medida de concentración de una solución que expresa la cantidad.

Solución : para saber este sistema se necesita saber sobre molar.

Normalidad: se define como el número de equivalencia en gramos de solutos.

ACIDOS Y BASES

Ácido: quien define al ácido como una sustancia que libera iones hidrógeno (H^+) cuando se disuelve en agua. Y una base como la sustancia que libera iones hidroxilo (OH^-) cuando se disuelve en agua.

Bases: las bases se clasifican en fuertes y débiles, según su capacidad para donar protones.