



Nombre del alumno: Paula Marina Aguilar Morales

Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes Monroy.

Nombre del trabajo: Mapa Conceptual

Materia: Química II

Grado: 2° Bachillerato en Administración de Recursos Humanos

Grupo: BRH05EMC0121-A

Comitán de Domínguez, Chiapas a 05 de febrero de 2022..

MODELO DE ACIDO-BASE

En el modelo ácido-base de Lewis: Un ácido es una sustancia capaz de aceptar un par de electrones. Una base es una sustancia capaz de donar un par de electrones.

CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

La materia es todo lo que ocupa un lugar en el espacio, en tanto que las sustancias puras son tipos de materia que tienen cierta composición definida, no puede cambiar.

ELEMENTOS Y COMPUESTOS

QUE ES UN ELEMENTO

Es una sustancia pura formada por átomos de la misma especie. Actualmente conocemos 118 elementos ubicados en la tabla periódica

QUE ES UN COMPUESTO

Los compuestos son sustancias puras pero que están formadas por dos o más elementos (en proporciones fijas, con nombre y fórmula química específica) que solo se pueden descomponer por medios químicos.

MEZCLAS

Se les llama sistemas dispersos y 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.

SE CLASIFICAN EN

Mezclas Homogéneas

Mezclas Heterogéneas

SISTEMAS DISPERSOS

Es la mezcla de una sustancia sólida, líquida o gaseosa (fase dispersora) con otra sustancia sólida, líquida o gaseosa (fase dispersa).

Los sistemas dispersos son:

Disoluciones

Es la mezcla homogénea de dos o más sustancias a nivel molecular

Se denominan

Soluto: es la sustancia que se encuentra en menor proporción.

Disolvente o solvente: es la sustancia que se encuentra en mayor cantidad.



UNIDADES DE CONCENTRACIÓN DE SISTEMAS DISPERSOS.

Físicas

% en masa

% en volumen

Químicas

Molaridad

Normalidad

Partes por millón

MÉTODOS DE SEPARACIÓN 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

Destilación

Cristalización

Evaporación

Cromatografía

Electroforesis

Centrifugación

Características	Sabor	Tacto	Rango pH	Estructura molecular	Conductividad	Reactividad química
Ácidos	Agrio.	Producen ardor, queman la piel.	0-6.9	Producen iones hidrógeno (H ⁺) en solución.	Conducen la corriente eléctrica en disolución acuosa.	Reaccionan con bases para producir sales.
Bases	Salado o amargo.	Jabonoso resbaloso, irrita la piel.	7-14	Producen iones hidroxilo (OH ⁻).		Reaccionan con los ácidos para producir sales.

Se fundamenta en la diferencia de solubilidad en función de su masa molecular.

Es la migración de las moléculas en función a su carga.

Es un proceso que permite separar los sólidos y los líquidos

ÁCIDOS Y BASES.

ES

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