



Nombre del Alumno María José Albores Escalante

Nombre del tema Modelo de Ácido Base

Parcial 2

Nombre de la Materia Química II

Nombre del profesor María de los Ángeles Venegas Castro

Nombre de la Licenciatura Bachillerato en Recursos Humanos

Cuatrimestre 2

INTRODUCCIÓN

El siguiente trabajo habla sobre los temas vistos en la unidad 2 con material de apoyo de la antología, los temas vistos fueron los siguientes

- Clasificación de la materia
- Elementos y compuestos
- Mezclas
- Sistemas dispersos
- Métodos de separación de mezclas
- Unidades de concentración de sistemas dispersos
- Ácidos bases

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 tipos de materia que tienen cierta composición definida, no puede cambiar.



ELEMENTOS Y COMPUESTOS

Elemento: Es una sustancia pura formada por átomos de la misma especie.

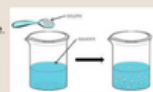


Compuesto: Los compuestos son sustancias puras pero que están formadas por dos o más elementos (en proporciones fijas, con nombre y fórmula química específica) que solo se pueden descomponer por medios químicos.



SISTEMAS DISPERSOS

Disoluciones: Los componentes de una disolución se denominan soluto y disolvente.
SOLUTO ES LA SUSTANCIA QUE SE ENCUENTRA EN MENOR PROPORCIÓN
DISOLVENTE ES LA SUSTANCIA QUE SE ENCUENTRA CON MAYOR CANTIDAD



Coloides: son mezclas homogéneas, en los coloides la equivalencia de soluto y disolvente de fase dispersora y no dispersora
LOS COLOIDES EXISTEN EN 3 ESTADOS DE AGREGACIÓN: SÓLIDO, LÍQUIDO Y GASEOSO



Suspensiones: Es una mezcla constituida por un soluto no soluble y sedimentable
 Las suspensiones son las mezclas heterogéneas más comunes, en ocasiones son conocidas como emulsiones porque se mezclan dos líquidos inmiscibles.



MEZCLAS

Heterogéneas: son visibles dos o más fases, no es uniforme su composición ni en sus propiedades



AGUA CON ACEITE

Homogéneas: no se pueden identificar las fases, es decir, a los ojos del ser humano sólo es visible una fase, ya que su apariencia es uniforme



AGUA POTABLE

MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS

ALGUNAS DE ELLAS

FILTRACIÓN: consiste en la separación de un sólido insoluble en un líquido

DECANTACIÓN se basa en la diferencia de densidades entre los componentes de las mezclas

INMANTACIÓN se emplea aprovechando las propiedades magnéticas de las sustancias

DESTILACIÓN se emplea para separar un líquido de una mezcla

UNIDADES DE CONCENTRACION DE SISTEMAS DISPERSOS

FISICAS

Porcentuales
 % en masa y % en volumen

QUIMICAS

- Molaridad
- Normalidad
- Partes por millón

ACIDOS BASES

BASES

Bases es algo salado o amargo es jabonoso, resbaloso e irrita la piel y reaccionan con los ácidos para producir sales etc.

BASES FUERTES

- Hidróxido de sodio
- Hidróxido de litio
- Hidróxido de calcio
- Hidróxido de magnesio

BASES DEBILES

- Hidróxido de amonio
- Hidróxido de aluminio
- Hidróxido de hierro
- Hidróxido de zinc

ACIDOS

Ácido significa agrio, producen ardor y queman la piel y reaccionan con bases para producir sales etc.

ACIDOS FUERTES

- Ácido clorhídrico
- Ácido bromhídrico
- Ácido yodhídrico
- Ácido nítrico
- Ácido sulfúrico
- Ácido perclórico

ACIDOS DEBILES

- Ácido fosfórico
- Ácido acético
- Ácido cítrico
- Ácido benzoico
- Ácido carbónico

CONCLUSIÓN

Los temas vistos en esta unidad fueron interesantes, desde como se clasifica la materia, ya que lo único que sabemos es que la materia es todo lo que nos rodea y tiene masa, la diferencia de un elemento y un compuesto, los 2 tipos de mezclas que son heterogéneas y homogéneas y que esas mezclas están presentes en lo que comemos diario en lo que observamos etc