



Mi Universidad

SUPERNOTA

Nombre del Alumno: DIEGO EDUARDO CRUZ AGUILAR

Nombre del tema: MODELO DE ACIDO-BASE

Parcial 2

Nombre de la Materia QUIMICA II

Nombre del profesor: MARÍA DE LOS ANGELES VENEGAS CASTRO

*Nombre de la Licenciatura: BACHILLERATO TECNICO EN RECURSOS
HUMANOS*

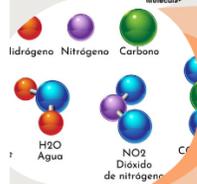
Cuatrimestre. 2DO CUATRIMESTRE

MODELO DE ACIDO-BASE



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. A su vez, dentro de las sustancias puras podemos encontrar a los elementos o compuestos.



ELEMENTOS Y COMPUESTOS

ELEMENTO: es una sustancia pura formada por átomos de la misma especie, la combinación de estos forma otro tipo de materia que conocemos como compuestos
COMPUESTOS: Los compuestos son sustancias puras pero que están formadas por dos o más elementos que sólo se pueden descomponer por medios químicos



MEZCLAS

Por otro lado tenemos a otro tipo de materia que son las mezclas. A las mezclas también se les llama sistemas dispersos y son la unión física de dos o más sustancias que se encuentran en proporciones variables. Las mezclas se clasifican en función del número de fases que se presentan en ellas y las encontramos en dos presentaciones o tipos: homogéneas, en donde 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 y las mezclas heterogéneas, donde son visibles dos o más fases, no es uniforme su composición ni en sus propiedades

Sistemas Dispersos



SISTEMAS DISPERSOS

Un sistema disperso es la mezcla de una sustancia sólida, líquida o gaseosa (fase dispersora) con otra sustancia sólida, líquida o gaseosa (fase dispersa). En un sistema disperso la fase dispersa es la sustancia en menor proporción y la fase dispersante o dispersadora es la de mayor proporción. El tamaño de las partículas de la fase dispersadora determinará su comportamiento en el sistema. Los sistemas dispersos son: disoluciones, coloides, suspensiones

Métodos de Separación



MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS

FILTRACIÓN: consiste en la separación de un sólido insoluble en un líquido generalmente se usa un papel filtro
DECANTACION: se basa en la diferencia de densidad en los componentes de la mezcla
IMANTACION: se usa aprovechando las propiedades magnéticas de una de las sustancias
DESTILACION: se usa para separar líquidos aprovechando sus diferentes puntos de ebullición
CRISTALIZACION: se utiliza para separar sólidos disueltos en líquidos por medio de evaporación
EVAPORACION: se emplea para separar sustancias con diferentes puntos de ebullición
CROMATOGRAFIA: se fundamenta en la diferencia de solubilidad en función de masa molecular
ELECTROFORESIS: es la migración de moléculas por la función de su carga
CENTRIFUGACION: separa sólidos de líquidos que por lo general no se pueden con filtración y decantación



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 requieren métodos cuantitativos:
Porcentual El porcentaje en masa indica los gramos de soluto presentes en 100 gramos de solución. El porcentaje en volumen nos indica los mililitros de soluto presentes en 100 mL de disolución. Molar Se representa con M, y se refiere a la medida de concentración de una solución que expresa la cantidad de moles de soluto en un litro de solución (moles/L solución). Normalidad Se representa con la letra N y se define como el número de equivalentes-gramo de soluto contenido en un litro de solución



ÁCIDOS Y BASES.

La palabra ácido se deriva de "acidus" (latín) que significa agrio, y las bases o también llamadas álcalis provienen de al-qaly (árabe) que significa cenizas de plantas. Una de las primeras teorías que explica esto es la postulada por el químico y físico Arrhenius en 1884, 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

FUENTE DE INFORMACIÓN:
 ANTOLOGÍA 2023 UDS

<https://drive.google.com/file/d/1b5YIPNAqF5kbpWrqmU68n0GzA1wOdHI1/view?usp=sharing>