

UUDS

Mi Universidad

Super nota

Nombre del Alumno: Juan Ignacio Lopez Perez

Nombre de la Materia: Maria de los Angeles Venegas Castro

Segundo de bachillerato Recursos Humanos

Nombre del tema: MODELO DE ACIDO-BASE

Segundo Parcial

Nombre de la materia: Quimica II



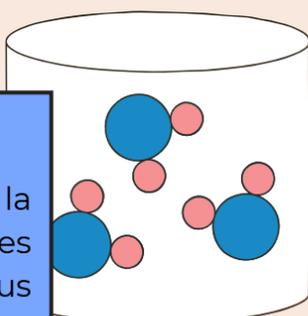
MODELO DE ACIDO-BASE



CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

En la clasificación de la materia se refiere a como es que esta organizada sus propiedades químicas en las cuales se pueden encontrar:

- Elemento
- Compuesto
- Mezclas homogéneas y heterogéneas



ELEMENTOS Y COMPUESTOS

Es una sustancia pura formada por átomos de la misma especie, cada uno con el mismo numero atómico, al combinarse los átomos se crea un compuesto. Los compuestos son sustancias puras formadas por dos o mas elementos.

MEZCLAS

Una mezcla es una combinación de dos o mas sustancias en las cuales estas se mantienen con sus propiedades originales. En una mezcla se pueden encontrar dos tipos: Mezcla homogéneas, en donde no se pueden identificar las fases o que estas no son visibles a simple vista y las mezclas heterogéneas, donde son visibles dos o más fases, no es uniforme su composición ni en sus propiedades como agua con aceite.

SISTEMAS DISPERSOS

Los sistemas dispersos son mezclas en las que las sustancias se encuentran dispersas en otras sustancias, en la cual podemos encontrar solido liquido y gaseoso. En los diferentes sistemas dispersos podemos encontrar:

- Disoluciones

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

- Coloides

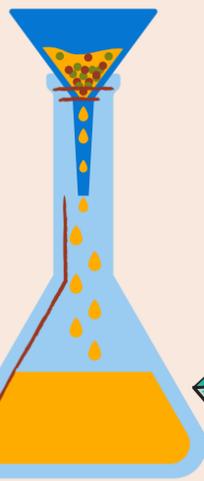
Los coloides son mezclas homogéneas que contienen partículas de 1 nanómetro (nm) a 1000 nanómetros (nm), que se encuentran dispersas en un medio dispersante.

- Suspensiones

Es una mezcla constituida por un soluto no soluble y sedimentable en el líquido dispersor en el que se encuentra.

METODOS DE SEPARACION DE MEZCLAS

Los métodos de separación de mezclas son métodos o técnicas en las cuales se utilizan para la descomposición de sus componentes algunos métodos son: Filtración, decantación, imantación, estilización, cristalización, evaporación entre otros.



La concentración de sistemas dispersos pueden llegar a variar dependiendo de que tipo de disperso sea ya que algunas unidades incluyen: concentración molar, porcentaje en masa, fracion molar entre otras.

UNIDADES DE CONCENTRACIÓN DE SISTEMAS DISPERSOS



Los ácidos y bases son dos tipos de sustancias en ellas estan acidos los cuales son sustancias que pueden donar protones y bases las cuales son sustancias que pueden recibir protones o donar electrones,

ÁCIDOS Y BASES



Fuente bibliográfica

Universidad del sureste, 2023. Antología de Química. PDF. De

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/docs/libro/BRH/321846cbe40f6652282d94736e23a1c8-LC-BRH202%20.pdf>