



Nombre de alumno: Sophia Sanchez Trujillo

Nombre del profesor: MARIA DE LOS ANGELES

Nombre del trabajo:

Grad: 2 cuatrimestre

Materia: quimica

MODELO DE ACIDO-BASE

Sophia Sanchez Trujillo

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. 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. Actualmente conocemos 118 elementos ubicados en la tabla periódica, la combinación de éstos forma otro tipo de materia que conocemos como compuestos.

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

Las mezclas se clasifican en función del número de fases que se presentan en ellas y las encontramos en dos presentaciones o tipos: como mezclas 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.

Un sistema disperso es la mezcla de una sustancia sólida, líquida o gaseosa con otra sustancia sólida, líquida o gaseosa. 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: a) disoluciones b) coloides c) suspensiones



METODOS DE SEPARACION DE MEZCLAS

- FILTRACIÓN: consiste en la separación de un sólido y un líquido con el uso de papel filtro
- DECANTACION: diferencia de densidades
- IMANTACION: propiedades magnéticas
- DESTILACIÓN: diferentes puntos de ebullición
- CRISTALIZACIÓN: solubilidad, evaporación, solidificación
- EVAPORACIÓN: punto de ebullición
- CROMATOGRAFIA: diferencia de solubilidad
- ELECTROFORESIS: polaridad de las moléculas
- CENTRIFUGACION: fuerza centrífuga



UNIDADES DE CONCENTRACION 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

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. En 1923, el químico Danés J.N. Bronsted y el químico inglés T.M. Lowry, introdujeron la teoría de la transferencia de protones o teoría Bronsted-Lowry, que establece que un ácido es un donador de protones (H+) y una base es un receptor de protones (H+). Los ácidos y las bases se clasifican en fuertes y débiles, según su capacidad para donar protones



