



Mi Universidad

Súper nota

Nombre del Alumno: Alma Camila Hernández Méndez

Nombre del tema: Modelo Ácido-Base

Parcial: 2

Nombre de la Materia: Química

Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas Castro

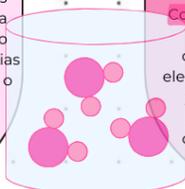
Segundo de bachillerato recursos humanos

MODELO DE ACIDO-BASE

CLASIFICACION DE LA MATERIA

La materia se define como todo lo que ocupa un lugar en el espacio. Las sustancias puras son tipos de materia con una composición definida que no puede cambiar. Estas sustancias puras pueden ser elementos o compuestos.

- Mezclas
- Homogéneas
- Compuesto
- Heterogéneas



ELEMENTOS Y COMPUESTOS

Elemento: Una sustancia pura está compuesta exclusivamente por átomos de la misma especie.

Compuestos: Los compuestos son sustancias puras compuestas por dos o más elementos en proporciones fijas y con nombres y fórmulas químicas específicas, solo descomponibles mediante procesos químicos.



MEZCLAS

Las mezclas, también conocidas como sistemas dispersos, son la unión física de dos o más sustancias en proporciones variables, conservando sus propiedades originales. Se clasifican según el número de fases: homogéneas, donde solo se ve una fase, como el agua potable con sales disueltas; y heterogéneas, donde son visibles dos o más fases, como el agua con aceite.

METODOS DE SEPARACION DE MEZCLAS



Las mezclas, también conocidas como sistemas dispersos, son la unión física de dos o más sustancias en proporciones variables, conservando sus propiedades originales. Se clasifican según el número de fases: homogéneas, donde solo se ve una fase, como el agua potable con sales disueltas; y heterogéneas, donde son visibles dos o más fases, como el agua con aceite.

Un sistema disperso combina una fase dispersora con una fase dispersa, donde la primera es la sustancia predominante. El comportamiento del sistema depende del tamaño de las partículas de la fase dispersora. Los sistemas dispersos son:

- Disoluciones
- Coloides
- Suspensiones



La concentración de las disoluciones se refiere a la cantidad de soluto disuelto en una cantidad específica de disolvente o solución. Puede expresarse de varias formas, como porcentaje en masa, molaridad, normalidad, entre otras, dependiendo de la relación entre el soluto y el solvente.

SISTEMAS DISPERSOS

UNIDADES DE CONCENTRACION DE SISTEMAS DISPERSOS

ACIDOS Y BASES

Los ácidos y bases son dos tipos de sustancias químicas con propiedades opuestas. Los ácidos son compuestos que liberan iones de hidrógeno en solución acuosa y tienen un pH menor a 7. Las bases, por otro lado, son compuestos que liberan iones de hidroxilo en solución acuosa y tienen un pH mayor a 7. La reacción entre un ácido y una base produce una sal y agua, en un proceso conocido como neutralización. Los ácidos y bases son fundamentales en muchas reacciones químicas y tienen aplicaciones importantes en diversas industrias y procesos biológicos.

Fuentes bibliográficas

Universidad del sureste. 2024. Antología de Química. PDF. De <https://plataformaeducativauds.com.mx>