



**Nombre del Alumno: Vanessa Citlali Morales
Coutiño**

Nombre del tema: Modelo de ácido-base

Parcial: Segundo

Nombre de la materia: Química

**Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas
Castro**

Nombre de la licenciatura: Recursos Humanos

Cuatrimestre: 2

Introducción

En esta súper nota se plantearon diferentes tipos de subtemas de conforman a esta materia los cuales son:

Clasificación de la materia, elementos y compuestos, mezclas, sistemas dispersos, métodos de separación de mezclas, unidades de concentración de sistemas dispersos, ácidos y bases.

Estos son muy interesantes y relevantes para la química ya que son la base, te los presentamos a continuación.

TIPOS DE MEZCLAS



HOMOGENEA

Es la unión de 2 o más sustancias con una sola apariencia física visible.



HETEROGENEA

Es la unión de dos o más sustancias con apariencia diferente, en estados de agregación distintos que muestran diferente apariencia física visible.



MÉTODOS DE SEPARACIÓN

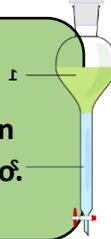
FILTRACIÓN

Se utiliza para separar sólidos que no se disuelven en el líquido.



DECANTACIÓN

Es la separación de un sólido de grano grueso.



EVAPORACIÓN

Se ocupa para separar un sólido de un líquido.



SEPARACIÓN MAGNÉTICA

Consiste en aplicar un campo magnético para extraer de la mezcla las sustancias.



SEDIMENTACIÓN

Consiste en dejar reposar la mezcla el tiempo suficiente para que los sólidos vayan al fondo por la densidad.



DESTILACIÓN

Basado en la diferente temperatura de ebullición y sirve para separar líquidos miscibles.



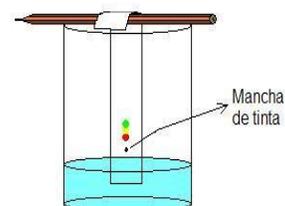
CRISTALIZACIÓN

Basada en la diferente solubilidad que contienen los componentes podemos separar un sólido disuelto en un líquido.



CROMATOGRAFÍA

Basada en la diferente velocidad, en la que los componentes se mueven.



UNIDADES DE SISTEMAS DISPERSOS

SUSPENSIÓN

Mezcla heterogénea formada por un sólido en polvo o pequeñas partículas no solubles (fase dispersa) que se dispersan en un medio líquido (fase dispersante).

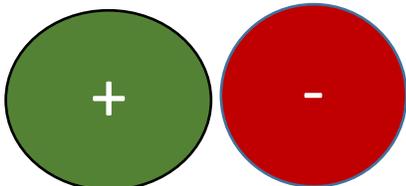


COLOIDE

Dispersión de partículas de una sustancia (fase dispersa) en un medio dispersor formado por otras sustancias.

DISOLUCIÓN

Mezcla homogénea de uno o más solutos (sustancia disuelta) distribuidos en un disolvente (sustancia que produce disolución); este componente se encuentra en mayor proporción y es el que determina el estado de agregación en el que se encuentra la disolución.



SOLUCIONES ELECTROLÍTICAS

Todas aquellas en las que el soluto se encuentra disuelto (disociado) en el solvente formado de iones.

UNIDADES DE
CONCENTRACIÓN

FÍSICAS

% en masa
% en volumen

QUÍMICAS

MOLARIDAD, NORMALIDAD, PARTES POR MILLÓN

Conclusión

Esta Súper Nota nos ayudará a comprender de una manera más clara y precisa los subtemas, ya que está organizada y tiene los significados muy entendibles y breves para mayor facilidad en la comprensión, también se apoya con imágenes para que el aprendizaje sea más rápido y claro.

Fuente de Consulta

Apuntes de Clase