



Mi Universidad

súper nota

Nombre del Alumno: Emiliano Almaraz Tejada

Nombre del tema: modelo de ácido-base

Parcial: segundo

Nombre de la Materia: química

Nombre del profesor: maría de los ángeles Venegas

Nombre de la Licenciatura: bachillerato en recursos humanos

Cuatrimestre: segundo

MODELO DE ACIDO-BASE ¿por que juntando unas cosas salen otras?

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.

CO

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 (en proporciones fijas, con nombre y fórmula química específica)



MEZCLAS

son la unión física de dos o más sustancias que se encuentran en proporciones variables, y se clasifican en homogéneas que son en las cuales no se identifican las fases y las heterogéneas donde sí se pueden



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).

MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS

al momento de separar los reactivos o componentes de una mezcla existen varios métodos que lo hacen posible pero no todos son iguales ya que cada uno cuenta con su propio proceso y medidas para hacerlo como la filtración, la decantación, la imantación, la destilación, etc.



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 como a Molaridad, porcentajes, fracción molar, partes por millón, Normalidad y molalidad.

+

%

ÁCIDOS Y BASES

Las soluciones se clasifican como ácidas o básicas de acuerdo con su concentración de iones hidrógeno relativa al agua pura. Las soluciones ácidas tienen una concentración de H^+ mayor que el agua mientras que las soluciones básicas (alcalinas) tienen una concentración de H^+ menor

Bibliografía

Bibliografía química UDS S.F.

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/biblioteca/ee2998cdbf75c84cbcc501a04b27de45.pdf>

}