Nombre de alumno: Pérez Sierra Arez

Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes Cruz

Nombre del trabajo: mapa conceptual

Materia: química

Grado: 1

Grupo: A

Comitán de Domínguez Chiapas a 04 de enero de 2021.

MOELO ACIDO-BASE

CLASIFIACION DE LA MTERIA

Se dividen en dos grandes grupos: Elementos y Compuestos. - Elementos: Son sustancias puras que no pueden descomponer se en otras sustancias puras más sencillas por ningún procedimient o. Ejemplo: Todos los elementos de la tabla periódica: Oxígeno, hierro, carbono, sodio, cloro, cobre

ELEMENTOS Y COMPUESTO

Sustancias puras Es materia que tiene propiedades definidas y una composición que no varía de una muestra a otra. Todas las sustancias son elementos o compuestos . No pueden descompon erse en sustancias más simples. Son sustancias compuestas de dos o más elementos

MEZCLAS

Tal como se indicó previamente las mezclas pueden ser homogénea s o heterogéne as. Una mezcla homogénea es un tipo de mezcla en la cual no se distinguen sus componente s y en la que la composición es uniforme y cada parte de la solución posee las mismas propiedades

SISTEMAS DISPERSOS

Un sistema disperso es aquél en el cual, una o más sustancias (fase dispersa) se encuentran distribuidas en el interior de otra (fase o medio dispersante) , en forma de pequeñas partículas, La clasificación de un sistema disperso, se basa en el tamaño de las partículas dispersa

METODOS DE SEPARACION DE MEZCLAS

Evaporación. Es un método físico que permite separar un sólido de un líquido en una mezcla homogénea. Cristalización. Este método se utiliza para separar una mezcla de un sólido en un líquido Destilación. Cromatografía. Sedimentación. Decantación Filtración Centrifugación

Unidades de concentració n de sistemas dispersos

Entre mayor sea la cantidad de soluto disuelta más concentrada estará la solución. Las unidades de concentración más empleadas son la Molaridad, porcentajes, fracción molar, partes por millón, Normalidad y molaridad, las cuales están dadas por las expresiones matemáticas de la siguiente tabla.

ÁCIDOS, Y bases

Un ácido es una sustancia que es capaz de liberar iones de hidrógeno (H+) en una solución. Sin embargo, también se considera como un ácido una sustancia que puede recibir un par de electrones. en cuanto a la base, esta se considera como una sustancia capaz de disociar iones de hidróxido