

Nombre del alumno: Esthela Nahomy Álvarez Cruz

Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes

Grado: 2

Materia: química

Fecha: 11/02/2021

Nombre del trabajo: mapa conceptual



Mapa conceptual acido-base

Primeramente

Clasificación de la materia: está organizada en dos categorías principales con sus respectivas subcategorías. Sustancias puras, Mezclas homogéneas (o soluciones o disoluciones) mezclas heterogéneas

Elementos y compuestos: Las sustancias son los materiales con los que trabaja el químico y éstas pueden ser puras o no. Las sustancias puras se clasifican en elementos y compuestos.

Mezclas: En química, una mezcla es un material compuesto por dos o más componentes unidos físicamente, pero no químicamente. Esto significa que no se produce entre ellos ninguna reacción química, es decir, que cada componente mantiene su identidad y sus propiedades químicas, incluso en el caso en que no podamos distinguir un componente del otro.

A continuación

Métodos de separación de mezclas: decantación, Filtración, Tamizado, Destilación, Cristalización, Flotación, Cromatografía, etc.

Sistemas dispersos: Los sistemas dispersos o dispersiones son una mezcla de dos o más sustancias que se produce cuando una sustancia se distribuye en el seno de otra u otras. Las mezclas pueden ser homogéneas o heterogéneas. Una mezcla o sistema heterogéneo consta de distintas fases mientras que las mezclas homogéneas están constituidas por una sola fase.

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

Finalmente

Ácidos y bases: Ácidos y bases son reactivos químicos muy comunes y gran parte de su química se desarrolla en medio acuoso. Las reacciones en las que participan estas especies se denominan reacciones ácido-base, y su estudio requiere la aplicación de los principios del equilibrio químico a disoluciones. En estas reacciones, el disolvente juega un papel muy importante, ya que ácidos y bases intercambian protones con él, es por ello, que también se denominan reacciones de transferencia de protones.