

Nombre de alumno: Francisco Javier Gómez Hernández

Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes Monroy

Nombre del trabajo: Mapa conceptual

Materia: Química

Grado: BRH05SSC0120

Grupo: A

PASIÓN POR EDUCAR

MODELO DE ACIDO-BASE

CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

La materia la podemos encontrar en la naturaleza en forma de sustancias puras y de mezclas.

Las sustancias puras son aquellas cuya naturaleza y composición no varían sea cual sea su estado. Se dividen en dos grandes grupos: Elementos y Compuestos.

Elementos: Son sustancias puras que no pueden descomponerse en otras sustancias puras más sencillas por ningún procedimiento.

ELEMENTOS Y COMPUESTOS

Un elemento es un material compuesto de un simple tipo de átomo, un compuesto es una sustancia formada por dos o más elementos que se combinan químicamente y una mezcla es la combinación de sustancias, iguales o no, que pueden ser separadas por métodos físicos.

MEZCLAS

Una mezcla es un material formado por dos o más componentes unidos, pero no combinados químicamente. Las mezclas se clasifican en:
Homogéneas.
Heterogéneas.

SISTEMAS DISPERSOS

Es una mezcla entre dos o más sustancias, ya sean simples o compuestas, en las cuales existe una fase discontinua. Son sistemas en los que una sustancia está dispersada dentro de otra sustancia. Las dispersiones pueden ser homogéneas o heterogéneas; la fase dispersa, típicamente alguna partícula, puede ser o no distinguida del medio en el que se dispersa.

MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS

- Evaporación.
- Cristalización.
- Destilación.
- Cromatografía.
- Sedimentación.
- Decantación.
- Filtración.
- Centrifugación.

UNIDADES DE CONCENTRACIÓN DE SISTEMAS DISPERSOS

Las unidades de concentración más empleadas son la Molaridad, porcentajes, fracción molar, partes por millón, Normalidad y molalidad, 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. Un ácido es una sustancia que es capaz de liberar iones de hidrógeno H^+ en solución. ... Una base es una sustancia capaz de disociar iones de hidróxido OH^- en una solución.