



MODELO DE ACIDO-BASE

CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

La materia se clasifica en heterogénea, la cual es de composición no uniforme y en homogénea su composición es uniforme, en la materia heterogénea están las mezclas heterogéneas que están formadas por unión física de dos o más sustancias (elementos o compuestos) que pueden ser separadas usando métodos físicos



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 la combinación de dos o más sustancias en la que cada una de ellas conserva sus propiedades distintivas



SISTEMAS DISPERSOS

Los sistemas dispersos son mezclas de dos o más sustancias en las que existe una fase dispersa y una fase dispersante que, generalmente, interviene en mayor proporción.



MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS

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



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.

