

QUIMICA

SUPERNOTA

ERICK RAMIREZ CABALLERO



2DO CUATRIMESTRE

BACHILLERATO

UNIDAD II

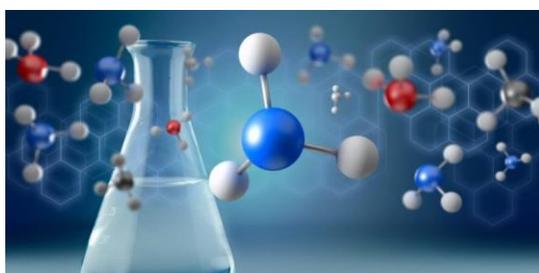
Modelo de ácido-base

1. Clasificación de la materia

La materia se clasifica en heterogénea, la cual es de composición no uniforme y en homogénea cuando su composición es uniforme, en la materia heterogénea están las mezclas heterogéneas que están formadas por unión física de dos o mas substancias que se pueden separar usando métodos físicos



Estados de agregación.



1.1. Elementos y compuestos

Los elementos son sustancias puras que contienen un solo tipo de átomos

Los compuestos por su parte son sustancias que contienen dos o mas átomos en proporciones definidas

1.2. Mezclas

Las mezclas se dan cuando dos o mas sustancias se reúnen, el resultado es una mezcla. Una mezcla es un material formado por dos o más componentes que conservan sus propiedades químicas. La composición de las mezclas es variable y la cantidad de mezclas que se pueden crear mediante la reunión de sustancias es infinita.



1.3. Sistemas de dispersión

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. Pueden ser de dos tipos: heterogéneos y homogéneos; en este último es importante medir la concentración.



- Destilación

1.4. Método de separación de mezclas

- Filtración.
- Decantación
- Imantación
- Tamizado
- Centrifugación

- Evaporación
- Cristalización

1.5. Unidades de concentración de sistemas dispersos

Encontramos que en la naturaleza las sustancias se encuentran en su mayoría presentes en disoluciones, coloides o suspensiones con características que las distinguen y que nos permiten emplearlas y tratarlas para propósitos en específico.

1.6. Ácidos y bases



Un ácido es un compuesto de hidrógeno que en soluciones acuosas da iones hidrógeno; una base es un compuesto hidroxilado que en soluciones acuosas da iones hidróxido