



**Química**

*Joselyn Itzel Jiménez Morales.*

*Química; María de los Ángeles Venegas Castro Bachillerato en Recursos Humanos*

*Primer Cuatrimestre*

# MODELO DE ACIDO-BASE.

## 2.1 CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

La materia se clasifica en homogénea y heterogénea, la cual la homogénea es no uniforme y en la otra es uniforme. Dentro de las sustancias se pueden encontrar a los elementos o compuestos

### 2.1.1 ELEMENTOS Y COMPUESTOS

A una sustancia pura formada por átomos de la misma especie, se le llama elementos y se tiene ubicados 118 de ellos en la tabla periódica, por el otro lado se le llama compuestos a las sustancias puras que se forman por dos o más elementos uno de los ejemplos es el compuesto orgánico e inorgánico

### 2.1.2 MEZCLAS

se clasifican en función del número de fases que se presentan en ellas y las encontramos en dos presentaciones: homogénea y heterogénea. Es la mezcla de diferentes elementos o moléculas que no están unidas químicamente

### 2.2 SISTEMAS DISPERSOS

Es la mezcla de una sustancia líquida, gaseosa o sólida. Coloides Los coloides son mezclas homogéneas que contienen partículas de 1 nanómetro (nm) a 1000 nanómetros (nm), que se encuentran dispersas en un medio dispersante.

### 2.3 MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS

Son aquellos procedimientos que son utilizados con la finalidad de separar un compuesto, el cual se constituye por dos o más sustancias.

- filtración
- cromatografía
- sedimentación
- sublimación
- cristalización

## ÁCIDOS - BASE

sabemos que para que suceda el proceso de digestión en nuestro cuerpo los jugos gástricos contienen ácido clorhídrico, y que si tenemos malestar estomacal por irritación es necesario tomar hidróxido de magnesio porque neutraliza la acidez estomacal.