



**Brayan Yahel Fernández Lòpez**  
**Marìa de los Angeles Venegas Castro**  
**QUIMICA I r.**  
**PARCIAL II**  
**CUATRIMESTRE II**





# MODELO DE ACIDO-BASE

## 1 CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

empezaremos con algunos conceptos, Conceptualiza: Elemento, compuesto, mezclas homogéneas y heterogéneas La materia es todo lo que ocupa un lugar en el espacio, en tanto que las sustancias puras son tipos de materia que tienen cierta composición definida, no puede cambiar. A su vez, dentro de las sustancias puras podemos encontrar a los elementos o compuestos.

## 2 ELEMENTOS Y COMPUESTOS

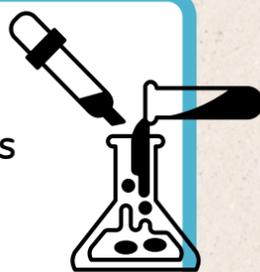
**Elemento** Es una sustancia pura formada por átomos de la misma especie. Actualmente conocemos 118 elementos ubicados en la tabla periódica, la combinación de éstos forma otro tipo de materia que conocemos como compuestos

**Compuesto** Los compuestos son sustancias puras pero que están formadas por dos o más elementos (en proporciones fijas, con nombre y fórmula química específica) que solo se pueden descomponer por medios químicos



## 3 MEZCLAS

A las mezclas también se les llama sistemas dispersos y son la unión física de dos o más sustancias que se encuentran en proporciones variables, y que a pesar de estar unidas conservan sus propiedades originales.



## 4 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 el último es importante medir la concentración.

## 5 MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS.

Algunos métodos son:

Cristalización

Destilación.

Decantación.

Centrifugación.

Evaporación.

Sedimentación.

Filtración.

Imantación.



## 6 UNIDADES DE CONCENTRACIÓN DE SISTEMAS DISPERSOS

medida de la concentración que indica el peso de soluto por cada 100 unidades de peso de la solución. Es una manera de expresar los gramos de soluto que existen en 100 mililitros de disolución. Se pueden definir a las unidades químicas como esas que calculan la cantidad de moles de un soluto en un solvente. es la masa de soluto dividida por el volumen de la disolución por 100.

## 7 ÁCIDOS Y BASES

Un ácido es aquella sustancia química capaz de ceder protones (H+) a otra sustancia química. Una base es aquella sustancia química capaz de captar protones (H+) de otra sustancia química

