



**Nombre de alumno: Norma Valeria  
Rodríguez Galindo**

**Nombre del profesor: Luz Elena  
Cervantes**

**Nombre del trabajo: Mapa conceptual**

**Materia: Química**

**Grado: 2 cuatrimestre**

**PASIÓN POR EDUCAR**

**Grupo: técnico en administración  
en recursos humanos**

Comitán de Domínguez Chiapas a 10 de febrero de

2021

## Modelo de ácidos y base

### Clasificación de la materia

Se describe la clasificación general de la materia en químicos: elementos, compuestos, mezclas homogéneas y mezclas heterogéneas

La materia se puede clasificar en dos grandes géneros: las sustancias puras y las mezclas. Las sustancias puras se dividen en dos grandes subgrupos que son los elementos y los compuestos

### elementos y compuestos

El elemento es una sustancia pura compuesta por una misma clase de átomos y que no puede descomponerse en otras más sencillas

Los compuestos químicos es una sustancia pura formada por dos o más clases de átomos en una relación fija y determinada

Un compuesto químico es una sustancia formada por la combinación química de dos o más elementos de la tabla periódica

### Mezclas

Una mezcla es un material formado por dos o por más componentes unidos pero no combinados químicamente

mezclas homogéneas Son aquellas mezclas de elementos no uniforme, sus compuestos no se pueden diferenciar a simple vista. Se conoce con el nombre de soluciones y están constituidas por un soluto y un disolvente

Mezclas heterogéneas una mezcla heterogénea es aquella que posee una composición no uniforme en la cual se puede distinguir fácilmente sus componentes

#### Método de separación de mezclas

A los distintos procedimientos físicos que permiten ser separados por dos o más componentes de una mezcla. Los componentes de la mezcla se conservan su identidad y sus propiedades químicas luego de la separación

### sistemas dispersos

Un sistema disperso es aquel en el cual, una a más sustancia, se encuentra distribuida en el interior de otra, en forma de pequeñas partículas

La clasificación de un sistema disperso, se basa en el tamaño de las partículas de la fase dispersa. Es conveniente señalar que los límites entre los distintos sistemas dispersos no constituyen fronteras bien definidas, existiendo casos que se pueden clasificar en uno u otro tipo de sistema.

### ácidos y bases

El ácido es una base capaz de liberar iones de hidrógeno en una solución. Una base es una sustancia capaz de disociar iones de hidróxido OH<sup>-</sup> en una solución