



Nombre de alumno: Dayani Morales  
Hernandez

Nombre del profesor: María de los Angeles venegas  
Castro

Nombre del trabajo: **Modelo de ácido base**

Materia: **Química**

Grado: 1

Grupo: A

## Introducción

La clasificación de la materia se clasifica en heterogénea y homogénea tanto como en elementos y compuestos, la mezcla heterogénea es una composición no uniforme y la homogénea es aquella que su composición es uniforme.

Un elemento no se puede dividir ni transformar por una reacción química los elementos son 118 y los podemos encontrar en la tabla periódica existen los elementos metales, no metales y metaloides. Los compuestos son una sustancia química formada por un conjunto de moléculas existen los compuestos inorgánicos y orgánicos.

El sistema disperso es la mezcla con una sustancia sólida, líquida, gaseosa en nuestra serie de vida podemos encontrar varias series de mezclas y existen varios métodos para la separación de mezclas filtración, decantación, y cristalización.

# Modelo de ácido base

## 2.1. clasificación de la

### materia

La materia se clasifica en heterogénea es una composición no uniforme y en la homogénea su composición es uniforme y en una de las mezclas sus componentes se pueden ver fácilmente y en la otra no (esta conformada por elementos y compuestos)

### 2.1.1. Elementos y compuestos

Un elemento es una sustancia química pura formada a partir de un átomo (no se puede dividir o transformar) por una reacción química los elementos son 118 y se encuentran en la tabla periódica. Tipo de elementos: (metales, no metales, metaloides).

Los compuestos son una sustancia química formada por un conjunto particular de moléculas o iones que están unidos químicamente. Tipos de compuestos (inorgánicos y orgánicos).

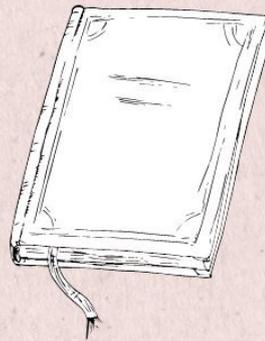
Ejemplo de compuestos en la vida cotidiana. (agua, sal de mesa cloruro de sodio, glucosa,).

### Mezclas

Una mezcla es la combinación de diversos elementos o moléculas que no están unidas químicamente. Se diferencia de las sustancias puras, como los elementos y los compuestos, en que los componentes pueden separarse por diversas técnicas físicas.

Mezcla homogénea: es aquella cuya composición es uniforme y cada parte tiene las mismas propiedades. Por ejemplo el agua y vinagre la mezcla de alcohol y agua.

Mezcla heterogénea: Es aquella en cuya composición se pueden distinguir las partes de la mezcla. Por ejemplo la mezcla de aceite y vinagre.



### 2.2. sistemas dispersos.

Un sistema disperso es la mezcla de una sustancia sólida, líquida, gaseosa, (fase dispersora) con otra sustancia sólida, líquida o gaseosa (fase dispersa).

En un sistema disperso la fase dispersa es la sustancia en menor proporción y la

Fase dispersadora determina su comportamiento en el sistema los sistemas dispersos son (disoluciones, coloides, suspensiones.)

### 2.3. Métodos de separación de mezclas

Filtración: consiste en la separación de un sólido insoluble en un líquido generalmente se utiliza un papel filtro. Decantación: Se basa en la diferencia de densidad entre los componentes de la mezcla. Cristalización: Se emplea para separar sólidos disueltos en líquidos.

## 2.4. unidades de concentración de sistemas dispersos

Los términos de concentración de una disolución diluida o concentrada resultan imprecisos cuando se requiere expresar las cantidades de los componentes de una solución.

Unidades de concentración (físicas y químicas)



## 2.5 Acidos y bases.

Características: ácidos

Sabor: agrio

Tacto: producen ardor, queman la piel

Estructura molecular: producen iones hidrógeno ( $H^+$ ) en solución

Reactividad química: Reaccionan con las bases para producir sales.

Característica: bases

Sabor: salado o amargo

Tacto: jabonoso, resbaloso, irrita la piel

Estructura molecular: producen iones hidróxido ( $OH^-$ )

### Conclusión.

En conclusión la materia se clasifica en heterogénea, homogénea, compuestos y elementos los tipos de mezclas los utilizamos siempre en nuestra vida diaria por ejemplo cuando nos preparamos un café con leche, una comida o así.

Es difícil encontrar sustancias puras los elementos los podemos encontrar en la tabla periódica y son 118 elementos y los compuestos también los podemos observar en la vida diaria por ejemplo en el agua, la sal y la glucosa

### Referencia apa

Modelo de acido base. 18 de febrero del 2023 <https://www.diferenciador.com>