



Nombre: Gloria Gordillo Herrera

Materia: QUIMICA II

Profesora: Maria De Los Angeles

Venegas Castro

Grupo: R.H 2A

Química II

Supernota

Temas de unidad 2

Clasificación de la materia

La materia puede clasificarse en dos categorías principales:

- **Sustancias puras**, cada una de las cuales tiene una composición fija y un único conjunto de propiedades.
- **Mezclas**, compuestas de dos o más sustancias puras.

Las sustancias puras pueden ser elementos o compuestos, mientras que las mezclas pueden ser homogéneas o heterogéneas

¿Cómo se clasifica la materia?

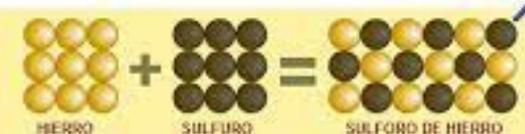


Elementos y compuestos químicos

Un elemento es un material compuesto de un simple tipo de átomo, un compuesto es una sustancia formada por dos o más elementos que se combinan químicamente

¿QUÉ SON LOS COMPUESTOS QUÍMICOS?

ELEMENTOS INICIALES $\xrightarrow{\text{Reacción Química}}$ ELEMENTO FINAL



Mezclas

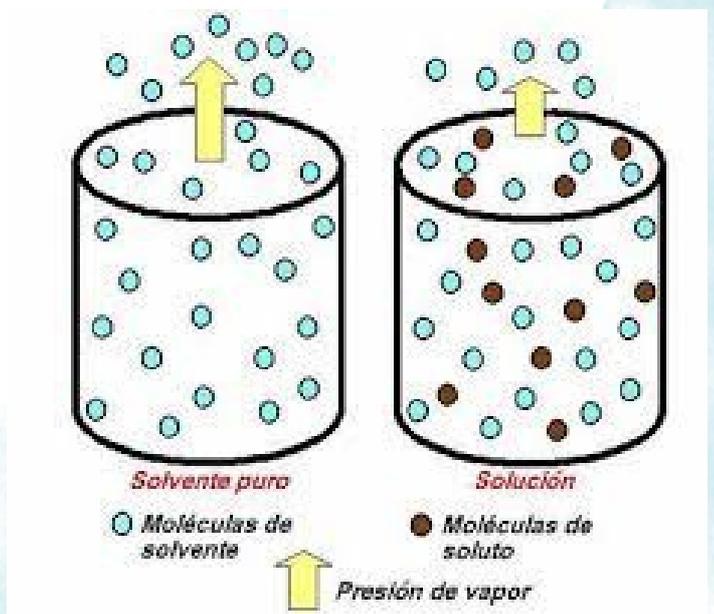
Una mezcla se compone por una o más sustancias en composición variable. Hay dos tipos de mezclas: heterogéneas y homogéneas. Las mezclas heterogéneas tienen componentes que se distinguen a simple vista, mientras que las mezclas homogéneas parecen ser completamente uniformes



Sistemas dispersos

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.

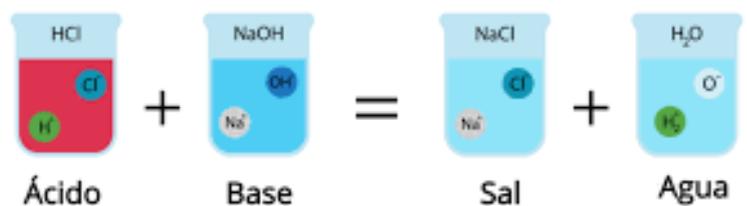
Pueden ser de dos tipos: heterogéneos y homogéneos; en este último es importante medir la concentración



Ácidos y bases

Los ácidos tienen un índice de pH inferior a 7, mientras que las bases uno superior a 7. Esta escala está cuantificada del 0 al 14. Las sustancias que tienen un nivel menor a 7 son consideradas ácidas, mientras que las sustancias que tienen un nivel mayor a 7 son consideradas como bases (alcalinas)

Reacción entre ácidos y bases



[https://www.google.com/search?](https://www.google.com/search?q=%C3%81cidos+y+bases+quimicas&rlz=1CAVARX_enMX1037&hl=es-419&sxsrf=AJOqlzUha1VZlvfm3moFfeK_67vZJkRZw:1676430430810&source=lnms&tbm=isch&sa=X&ved=2ahUKewj4sMaCxpb9AhVGKEQIHZV4BgUQ_AUoAXoECAEQAw&biw=1366&bih=649&dpr=1)

[q=%C3%81cidos+y+bases+quimicas&rlz=1CAVARX_enMX1037&hl=es-419&sxsrf=AJOqlzUha1VZlvfm3moFfeK_67vZJkRZw:1676430430810&source=lnms&tbm=isch&sa=X&ved=2ahUKewj4sMaCxpb9AhVGKEQIHZV4BgUQ_AUoAXoECAEQAw&biw=1366&bih=649&dpr=1](https://www.google.com/search?q=%C3%81cidos+y+bases+quimicas&rlz=1CAVARX_enMX1037&hl=es-419&sxsrf=AJOqlzUha1VZlvfm3moFfeK_67vZJkRZw:1676430430810&source=lnms&tbm=isch&sa=X&ved=2ahUKewj4sMaCxpb9AhVGKEQIHZV4BgUQ_AUoAXoECAEQAw&biw=1366&bih=649&dpr=1)