



**Nombre de alumno: Angelo
Alekszandre Sanchez**

**Nombre del profesor: LUZ ELENA
CERVANTES MONROY**

Nombre del trabajo: Supernota

Materia: Química 2

PASIÓN POR EDUCAR

**Grupo: 1° Bachillerato de recursos
humanos**

Comitán de Domínguez Chiapas a 31 de Enero de 2020.

MODELO DE ACIDO-BASE

2.1. 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.



2.1.1 Elementos y compuestos:

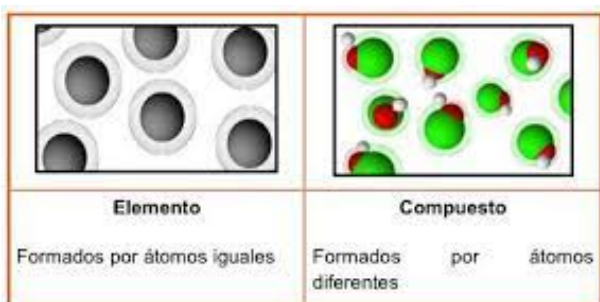


Figura 1.1. Modelos que exponen diferencias entre un elemento y un compuesto.

Los elementos son sustancias puras formadas por un único tipo de átomos. Los elementos son sustancias puras que se forman por un solo tipo de átomos. Los campos obligatorios están marcados con *. En química, un compuesto es una sustancia formada por la unión de dos o más elementos de la tabla periódica.

2.1.2 Mezclas:

Una mezcla es un material formado por dos o más componentes unidos, pero no combinados químicamente. Una mezcla no ocurre en una reacción química y cada uno de sus componentes mantiene su identidad y propiedades químicas.

2. Mezclas

2.1 Tipos de mezclas

3) Disolución

Mezcla homogénea de uno o más **solutos** (sustancia disuelta) distribuidos en un **disolvente** (sustancia que produce la disolución); este componente se encuentra en mayor proporción y es el que determina el estado de agregación en el que se encuentra la disolución.

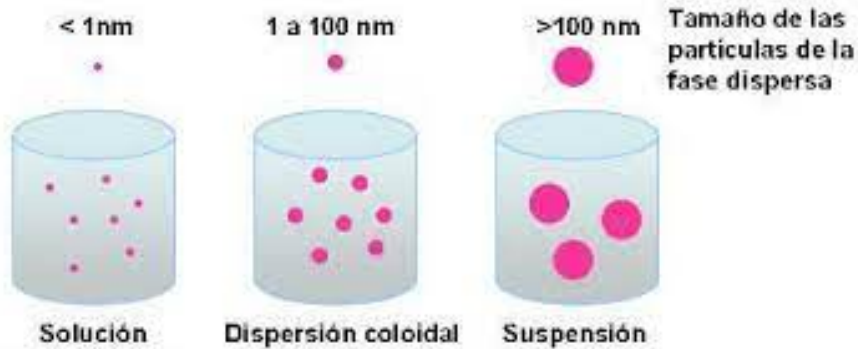
Diámetro partículas → menor a 10^{-6} mm

Dependiendo del número de componentes, la disolución puede ser: binaria, terciaria, cuaternaria, etc.

Soluto + Disolvente = Disolución



2.2. Sistemas dispersos:



Una dispersión es un sistema en el que las partículas distribuidas de un material se dispersan en una fase continua de otro material. Las dos fases pueden estar en el mismo estado o en diferentes estados de la materia.

2.3. Métodos de separación de mezclas:

Se conoce como métodos de separación de mezclas o métodos de separación de fases a los distintos procedimientos físicos que permiten separar dos o más componentes de una mezcla. Los componentes de la mezcla conservan su identidad y sus propiedades químicas luego de la separación.

Métodos de separación de mezclas



2.4. Unidades de concentración de sistemas dispersos:

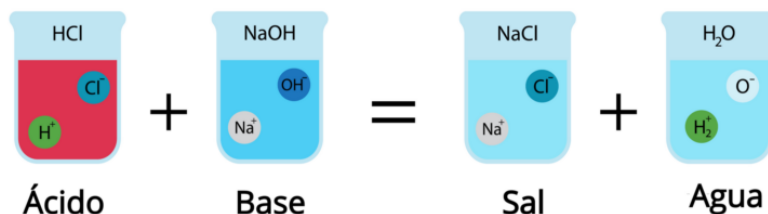


Las unidades de concentración más empleadas son la Molaridad, porcentajes, fracción molar, partes por millón, Normalidad y molalidad, las cuales están dadas por las expresiones matemáticas de la siguiente tabla.

2.5 Ácidos y bases:

Un ácido es una sustancia que es capaz de liberar iones de hidrógeno (H^+) en una solución. En cuanto a la base, esta se considera como una sustancia capaz de disociar iones de hidróxido (OH^-) en una solución. ... Además, también son consideradas aquellas sustancias capaces de donar un par de electrones.

Reacción entre ácidos y bases



BIBLIOGRAFÍA:

<https://www.caracteristicas.co/wp-content/uploads/2017/05/acidos-y-bases-1-e1570320049536.png>

[https://www.diferenciador.com/acidos-y-bases/#:~:text=Un%20%C3%A1cido%20es%20una%20sustancia,H%2B\)%20en%20una%20soluci%C3%B3n.&text=En%20cuanto%20a%20la%20base,de%20donar%20un%20par%20electrones.](https://www.diferenciador.com/acidos-y-bases/#:~:text=Un%20%C3%A1cido%20es%20una%20sustancia,H%2B)%20en%20una%20soluci%C3%B3n.&text=En%20cuanto%20a%20la%20base,de%20donar%20un%20par%20electrones.)

https://www.google.com/url?sa=i&url=https%3A%2F%2Fwww.youtube.com%2Fwatch%3Fv%3DUQO88zoMC9Q&psig=AOvVaw3V8hXln1ctIfXbyek2iTj&ust=1644518914655000&source=images&cd=vfe&ved=0CAsQjRxqFwoTClj_r9Ck8_UCFQAAAAAdAAAAABAD

<http://www.elumbreras.com.pe/catalogo-lumbreras/sistemas-dispersos>

<https://es.wikipedia.org/wiki/Mezcla>

<https://www.oas.org/ext/es/desarrollo/recursos-educacion-docente/Planes-de-Clase/Detalles/ArtMID/2250/ArticleID/1881/Clasificaci-n-de-la-Materia>

http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciacion_interactiva_materia/curso/materiales/clasif/clasifica1.htm#:~:text=Clasificaci%C3%B3n&text=La%20materia%20puede%20clasificarse%20en,dos%20o%20m%C3%A1s%20sustancias%20puras.

https://www.uaeh.edu.mx/docencia/P_Presentaciones/prepa_ixtlahuaco/2020/compuestos-quimicos.pdf

https://www.google.com/imgres?imgurl=https%3A%2F%2Fslideplayer.es%2Fslide%2F12032772%2F69%2Fimages%2F7%2F2.%2BMezclas%2B2.1%2BTipos%2Bde%2Bmezclas%2B3%2529%2BDisoluci%25C3%25B3n.jpg&imgrefurl=https%3A%2F%2Fslideplayer.es%2Fslide%2F12032772%2F&tbnid=ssffmFVYhEy9SM&vet=12ahUKEwj_-sqfpfP1AhXIGc0KHd__DTcQMygBegQIARBR..i&docid=sXdrEuLfnUWk_M&w=1024&h=768&q=2.1.2%20Mezclas.&ved=2ahUKEwj_-sqfpfP1AhXIGc0KHd__DTcQMygBegQIARBR

<https://concepto.de/metodos-de-separacion-de-mezclas/#:~:text=Se%20conoce%20como%20m%C3%A9todos%20de,qu%C3%ADmicas%20luego%20de%20la%20separaci%C3%B3n.>

https://www.google.com/imgres?imgurl=https%3A%2F%2F0701.static.prezi.com%2Fpreview%2Fv2%2Fflubvf3sb7sx5cneq6jgofrutsx6jc3sachvcdoaizecfr3dnitcq_3_0.png&imgrefurl=https%3A%2F%2Fprezi.com%2Fierepdmwtij%2Funidades-de-concentracion-de-los-sistemas-dispersos%2F&tbnid=YIK8MZWGAsVIIM&vet=12ahUKEwi2-sSupvP1AhX5nmoFHV7_AGMQMygDegQIARBO..i&docid=Yq7tl7ofiNW8RM&w=700&h=394&q=2.4.%20Unidades%20de%20concentraci%C3%B3n%20de%20sistemas%20dispersos.&hl=es-419&ved=2ahUKEwi2-sSupvP1AhX5nmoFHV7_AGMQMygDegQIARBO