



**Nombre de alumno: Claudia  
Elizabeth Ramirez Alfaro**

**Nombre del profesor: Maria de los  
angeles Venegas castro.**

**Nombre del trabajo: Super nota**

**Materia: Quimica II**

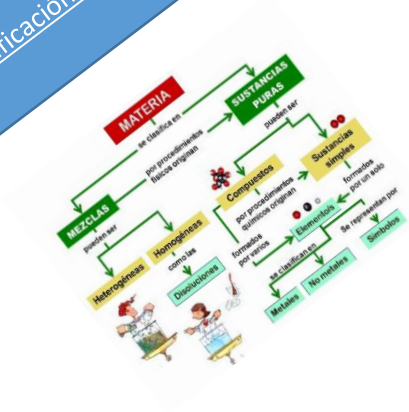
**PASIÓN POR EDUCAR**

**Grado: 2 Semestre**

**Grupo: Unico**

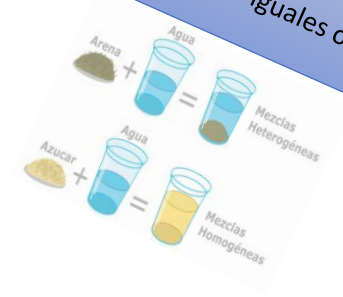
Súper nota

clasificación d materia

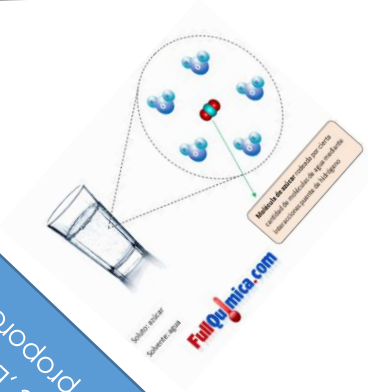


Mezclas

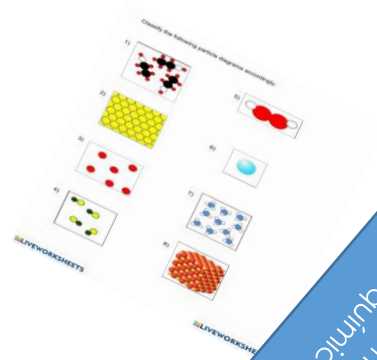
Es la combinación de Sustancias iguales o no.



Sistemas dispersos  
Es una fase donde interviene. En mayor proporción

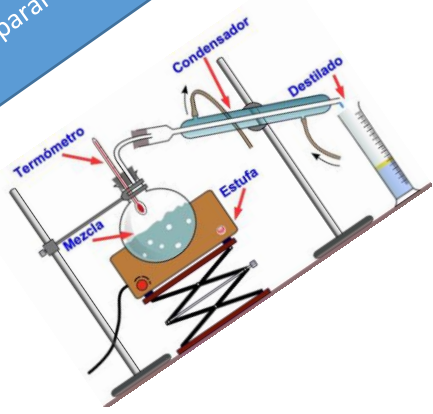


Elementos y compuestos.  
Un compuesto formado por dos o mas elementos que se combina químicamente.



Metodos de separación  
De mezclas.

son procesos físicos por los cuales se  
pueden separar las mezclas



Unidades de  
concentración  
de sistemas dispersos.

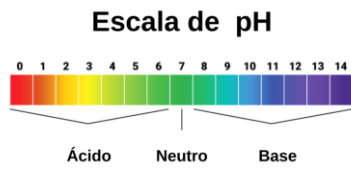
La molalidad es una concentración de las  
disoluciones que relaciona los moles de  
solutos por los kilogramos del disolvente.



Super nota

Ácidos y bases.

son compuestos que contienen hidrógeno y  
pueden disolverse en el agua liberando iones de  
hidrógeno a la solución.



## Bibliografía

<https://concepto.de/metodos-de-separacion-de-mezclas/>

<https://prezi.com/ierepdmwtijj/unidades-de-concentracion-de-los-sistemas-dispersos/>

[https://aprendizaje.uchile.cl/recursos-para-aprender-ciencias-basicas-y-matematicas/quimica/acido-base/#:~:text=%C3%81cidos%3A%20son%20compuestos%20que%20contienen,O H%2D\)%20a%20la%20soluci%C3%B3n.](https://aprendizaje.uchile.cl/recursos-para-aprender-ciencias-basicas-y-matematicas/quimica/acido-base/#:~:text=%C3%81cidos%3A%20son%20compuestos%20que%20contienen,O H%2D)%20a%20la%20soluci%C3%B3n.)