



Mi Universidad

Nombre del Alumno: yoselin sanchez aguilar

Nombre del tema: MODELO DE ACIDO-BASE

Nombre de la Materia: quimica II

Nombre del profesor: María de los Ángeles Venegas

Semestre: 2do

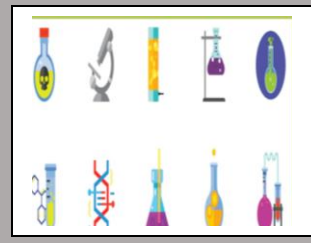
Bibliografía:

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/biblioteca/38cbf3ab3291235931325f0a1d7567c5>.

CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA



Se dividen en dos grupos: mezclas y sustancias puras



heterogénea, la cual es de composición no uniforme y en homogénea su composición es uniforme

Las mezclas son aquellas que son heterogéneas y homogéneas

Las sustancias puras son aquellas cuya naturaleza y composición no varían sea cual sea su estado

Estas se dividen en: elementos y compuestos

Elementos: sustancias puras que no pueden descomponerse en otras sustancias sencillas por ningún procedimiento.

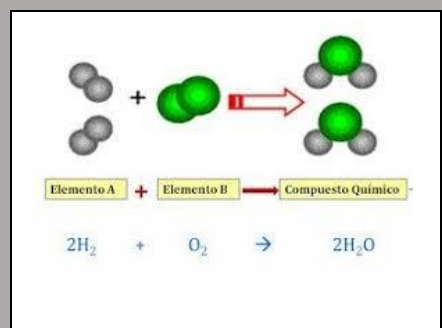


sistemas dispersos: son mezclas de dos o más sustancias en las que existe una fase dispersa y una fase dispersante que, generalmente, interviene en mayor proporción

Compuestos: sustancias puras que están constituidas por 2 ó más elementos combinados en proporciones fijas.

Soluciones, suspensiones y coloides.

Existen tipos de separación de mezclas que algunas son las siguientes:



Unidades de concentración de sistemas dispersos

- >Centrifugación >Destilación.
- >Cromatografía >Evaporación
- >Cristalización >Decantación.
- >Filtración >Sublimación.

Molaridad, porcentajes, fracción molar, partes por millón, Normalidad y molalidad

Ácidos y bases

Ácido: es un compuesto de hidrógeno que en soluciones acuosas da iones hidrógeno

una base es un compuesto hidroxilado que en soluciones acuosas da iones hidroxilo