



**Mi Universidad**

**Nombre del Alumno: Elisema Jacqueline Cruz Cruz**

**Materia: Química**

**Grado: 2do semestre de bachillerato**

**tema: modelo de acido-base**

# MODELO DE ACIDO BASE

## CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA.

La materia es todo lo que ocupa un lugar en el espacio, en tanto que las sustancias puras son tipos de materia que tienen cierta composición definida, no puede cambiar.

## CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA.

La materia es todo lo que ocupa un lugar en el espacio, en tanto que las sustancias puras son tipos de materia que tienen cierta composición definida, no puede cambiar. A su vez, dentro de las sustancias puras podemos encontrar a los elementos o compuestos.

## ELEMENTOS Y COMPUESTOS.

**Elemento**  
Es una sustancia pura formada por átomos de la misma especie.  
Los compuestos son sustancias puras pero que están formadas por dos o más elementos

## 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, por lo cual se requieren de métodos cuantitativos.

## MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS

- \*Filtración
- \*Decantación
- \*Imantación
- \*Destilación

## SISTEMAS DISPERSOS

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

## MEZCLAS

son la unión física de dos o más sustancias que se encuentran en proporciones variables, y que a pesar de estar unidas conservan sus propiedades originales.

## HOMOGÉNEA Y HETEROGÉNEAS

Las mezclas heterogéneas, donde son visibles dos o más fases, no es uniforme su composición ni en sus propiedades. Las mezclas homogéneas es en donde no se pueden identificar las fases.

## ÁCIDOS Y BASES

Los ácidos y las bases se clasifican en fuertes y débiles, según su capacidad para donar protones.