



*Nombre del Alumno: Erick Samuel Aguilar
Moreno*

Nombre del tema: supernota

Nombre de la Materia: Química

Nombre de bachillerato: Enfermería

Semestre: 2

METODO DE ACIDOS Y BASES

2.1. CLASIFICACIÓN DE LA MATERIA

¿que son?

sustancias puras
y mezclas

2.1.1 ELEMENTOS Y COMPUESTOS

¿que son?

*Elementos:sustancias puras que contienen un sólo tipo de átomos.
*Compuestos:sustancias que contienen dos más átomos

2.1.2 MEZCLAS

¿que es?

Una combinacion

¿de que?

De dos o mas sustancias

2.2. SISTEMAS DISPERSOS

¿que es?

Mezclas de sustancias

¿que son?

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

2.3. MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS

¿cuales son?

Cristalización.
Evaporación.
Destilación.
Sedimentación.
Decantación.
Filtración.
Centrifugación.
Imantación.

2.4. UNIDADES DE CONCENTRACIÓN DE SISTEMAS DISPERSOS

¿cuales son?

Molaridad.
porcentajes.
fracción molar.
partes por millón.
Normalidad.
molalidad.

2.5 ÁCIDOS Y BASES

¿que son?

*Acido: compuesto de hidrógeno que en soluciones acuosas da iones hidrógeno.
*Base: compuesto hidroxilado que en soluciones acuosas da iones hidróxilo