



Mi Universidad

NOMBRE DEL ALUMNO: MANUEL MARTÍNEZ RAMÍREZ

NOMBRE DEL TEMA: ACIDO-BASES

PARCIAL: 2

NOMBRE DE LA MATERIA: QUÍMICA II

NOMBRE DEL PROFESOR(A): MARÍA DE LOS ÁNGELES VENEGAS CASTRO

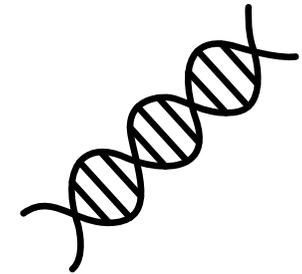
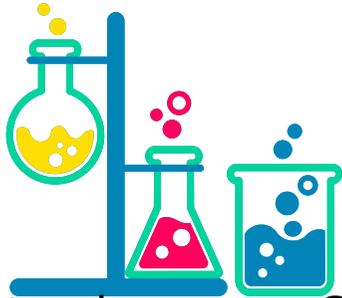
NOMBRE DE LA LICENCIATURA: BACHILLERATO EN RECURSOS HUMANOS

CUATRIMESTRE: 2



SUPERNOTA

La clasificación de la materia es un concepto fundamental en la química y la física, que se basa en la composición y las propiedades de las sustancias



Sustancias puras: Son aquellas que tienen una composición química definida y constante. Se dividen en elementos y compuestos

Elementos: Son sustancias formadas por átomos del mismo tipo, los cuales no pueden descomponerse en sustancias más simples mediante reacciones químicas

Compuestos: Son sustancias formadas por átomos de dos o más elementos unidos en proporciones fijas mediante enlaces químicos

Mezclas: Son combinaciones físicas de dos o más sustancias, en las que cada una de ellas mantiene sus propiedades individuales y pueden separarse por métodos físicos

Estas son aquellas que están formadas por 2 o mas sustancias , los constituyentes de las mezclas pueden encontrarse en cualquier proporción de la combinación de al menos dos sustancias y estas se separan en dos tipos:

Heterogeneas y Homogeneas



Homogeneas

Estas no se pueden distinguir a simple vista y poseen las mismas propiedades y composición en todas sus partes



Heterogéneas

Los elementos de la mezcla si se pueden distinguir a simple vista, no son de aspecto uniforme y sus propiedades varían de una de las partes de otra de la mezcla



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



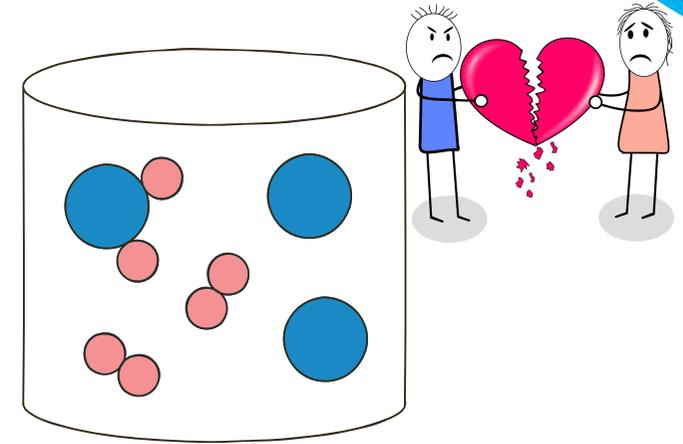
TIPOS

1. Suspensiones: En una suspensión, partículas sólidas están dispersas en un líquido o un gas. Estas partículas pueden ser grandes y no permanecen uniformemente distribuidas en la fase dispersante
2. Coloides: Los coloides son sistemas dispersos en los que partículas finas están dispersas en un medio
3. Emulsiones: Las emulsiones son un tipo especial de coloides en los que líquidos inmiscibles están dispersos entre sí. Por lo general, las emulsiones consisten en gotas de un líquido dispersas en otro líquido. Por ejemplo, el aceite y el vinagre forman una emulsión cuando se agitan juntos.
4. Aerosoles: Los aerosoles son sistemas dispersos en los que partículas sólidas o líquidas están suspendidas en un gas
5. Espumas: Las espumas son sistemas dispersos en los que un gas está atrapado dentro de un líquido o un sólido. Las burbujas de gas están dispersas en el medio dispersante, como la espuma de jabón o la cerveza.

Existen varios métodos de separación que se utilizan para separar mezclas y componentes de una muestra, dependiendo de las propiedades físicas y químicas de los componentes presentes

TIPOS

1. **Decantación:** Este método se utiliza para separar una mezcla heterogénea de líquidos inmiscibles o un líquido y un sólido insoluble
2. **Filtración:** La filtración se utiliza para separar sólidos insolubles de un líquido. Se emplea un filtro poroso o papel de filtro que retiene los sólidos mientras el líquido pasa a través del filtro
3. **Destilación:** La destilación se utiliza para separar líquidos con diferentes puntos de ebullición
4. **Cromatografía:** La cromatografía es una técnica que separa los componentes de una mezcla en función de sus afinidades relativas por una fase estacionaria y una fase móvil



UNIDAD DE CONCENTRACIÓN DE SISTEMAS DISPERSOS

Las unidades de concentración para sistemas dispersos dependen del tipo de sistema disperso y del propósito específico de la concentración que se desea medir



Un ejemplo de estos es Porcentaje de masa/volumen (% m/v): Es la cantidad de masa de soluto en gramos por volumen de solución en mililitros, expresada como un porcentaje

UDS

Los ácidos son sustancias químicas que, cuando se disuelven en agua, liberan iones de hidrógeno. Tienen ciertas propiedades características, como sabor agrio, capacidad para cambiar el color de ciertos indicadores (como el papel tornasol) y capacidad para reaccionar con bases para formar sales y agua

ACIDOS



BASES



Las bases son sustancias químicas que, cuando se disuelven en agua, liberan iones hidroxilo. Tienen propiedades opuestas a los ácidos y pueden neutralizarlos en reacciones de neutralización para formar sales y agua

- **Antología de química II. UDS. 2023**