



Mi Universidad

NOMBRE DEL ALUMNO: *Sharon Carolina Torres Trujillo*

NOMBRE DEL MAESTRO: *Luz Elena Cervantes Monroy .*

NOMBRE DE LA ESCUELA: *UDS*

SEMESTRE: *2*

FECHA: *sábado 27 de abril del 2024*

Clasificación de la materia

Materia puede clasificarse en dos amplias categorías sustancias puras y mezclas. Una sustancia pura es una forma de materia que tiene una composición constante propiedades que son constantes en toda nuestra. las mezclas son combinaciones físicas de dos o más elementos o compuestos

Mezcla

Una mezcla es la combinación de dos o más sustancias en la que cada una de ellas conserva sus propiedades distintivas algunas veces es muy fácil darse cuenta de que hay una mezcla por qué se la ve a simple vista, como cuando el agua se mezcla con otros componentes como aceite o arena

Sistema disperso

Es un sistema en el que las partículas distribuidas de un material se dispersan en una fase continua de otro material las dos fases pueden estar en el mismo estado o en diferentes estados de la materia



Elementos y compuestos

Los elementos son sustancias puras que contienen un solo tipo de átomos. los compuestos son sustancias que contienen dos o más átomos en proporciones definidas

Métodos de separación de mezclas

Los métodos de separación son cristalización, evaporización, destilación, segmentación, decantación, filtración, centrifugación, Imantacion

Ácidos y bases

Ácido: toda sustancias que al disolverse en agua, se disocia produciendo iones hidrógeno, H^+ (protones) bases : toda sustancia que, al disolverse en agua, se disocia produciendo iones Oxidrilos, OH^- .
Reacción de neutralización : combinación de iones H^+ y OH^- para formar moléculas de agua

Unidades de concentración de los sistemas dispersos

Las unidades de concentración más empleadas son la molaridad ,porcentajes ,fracción molar ,partes por millón ,normalidad y molalidad, las cuales están dadas por las expresiones matemáticas

