



MAGDIEL SEBASTIAN PÉREZ VERDUGO

LIC . NIUZET ADRIANA CRUZ PAEZ

UNIVERSIDAD DEL SURESTE

FARMACOLOGÍA

TAPACHULA , CHIAPAS

25/05/2024





Diferente Soluciones

SOLUCIONES DILUIDAS

Disolución diluida: es aquella en la que la cantidad de soluto que interviene está en mínima proporción en un volumen determinado.



CLASIFICAR

Una mezcla homogénea (disolución) se dice diluida si contiene poca cantidad de soluto (cacao) con respecto al disolvente (leche)



FUNCION Y EJEMPLOS

aquella en la que la cantidad de soluto que interviene está en mínima proporción en un volumen determinado.



CONCRETADOS

Cuando una solución contiene una cantidad relativamente grande de soluto se dice que es una solución concentrada. si contiene una gran una gran cantidad de soluto (cacao) con respecto el disolvente en leche



FUNCION Y EJEMPLOS

La molaridad (M), o concentración molar, es la cantidad de sustancia (n) de soluto por cada litro de disolución.



SOLOCION SATURADO

Es aquella que tiene un equilibrio entre el solvente y el soluto a una temperatura dada. Cuando una solución está saturada, ya no es posible disolver más soluto





El Método Soluciones

NO SATURADO

Son aquellas que presentan enlaces dobles o triples entre carbonos en sus moléculas



FUNCION

Insaturada: Cuando una solución contiene disuelto menos soluto del que puede disolver el solvente, se dice que esta solución es no saturada o insaturada.



EJEMPLO

Las moléculas que tienen por lo menos carbono que no están Unidos con un enlace simple



FUNCION

solución que contiene menos de la cantidad máxima de soluto que es capaz de disolverse.



SOBRE SATURADO

Introducir una cantidad de sustancia en una disolución superior a la necesaria para la saturación



EJEMPLOS

Con las bebidas carbono todas son soluciones sobre saturado de dióxido de carbono (CO_2) en agua

