

Ácido y base

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

METODO DE CONCENTRACION DE DIFERENTES MEZCLAS

concentración a la cantidad de soluto disuelta en una cantidad dada de disolvente o de solución. Entre mayor sea la cantidad de soluto disuelta más concentrada estará la solución.

CLASIFICACION DE LA MATERIA

está compuesta por moléculas la parte más pequeña en las que se puede dividir una sustancia sin perder su naturaleza y propiedades: a su vez, una molécula está compuesta por átomos cada uno de ellos posee unas propiedades diferentes en el interior de la molécula

ELEMENTO Y COMPUESTOS

elemento: cualquier sustancia que esta formada por una sola clase de átomo

compuesto: cualquier sustancia que esta formada por más de una clase de átomos por lo que puede ser descompuesta en más de una clase de sustancias químicas.



MODELO DE

ACIDO - BASE

METODOS DE SEPARACION DE MEZCLAS

decantación, filtración, evaporación, cristalización, centrifugación, imantación, tamizado, sublimación y destilación.



SISTEMAS DISPERSOS

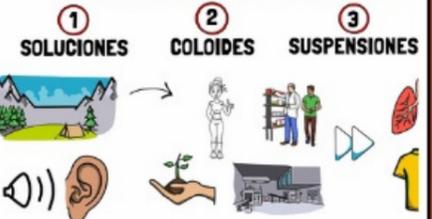
Los sistemas dispersos son mezclas de dos o más sustancias en las que existe una fase dispersa y una fase dispersante que, generalmente, interviene en mayor proporción. Pueden ser de dos tipos: heterogéneos y homogéneos

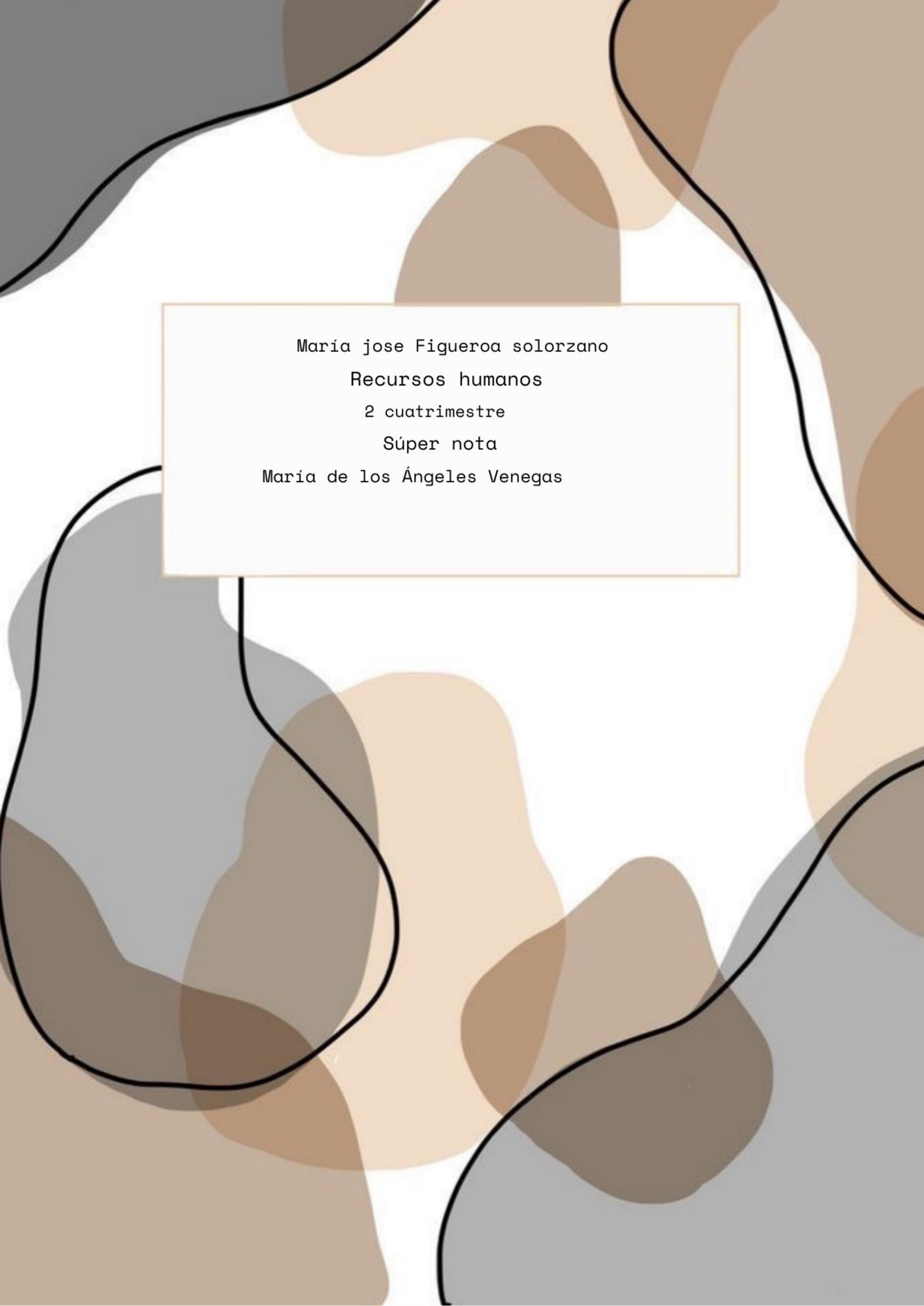
MEZCLAS

Se le llama mezcla a la combinación de al menos dos sustancias que continúan manteniendo sus propiedades y en las que dicha unión no causa ninguna reacción química



<<SISTEMAS DISPERSOS>>





María jose Figueroa solorzano
Recursos humanos
2 cuatrimestre
Súper nota
María de los Ángeles Venegas