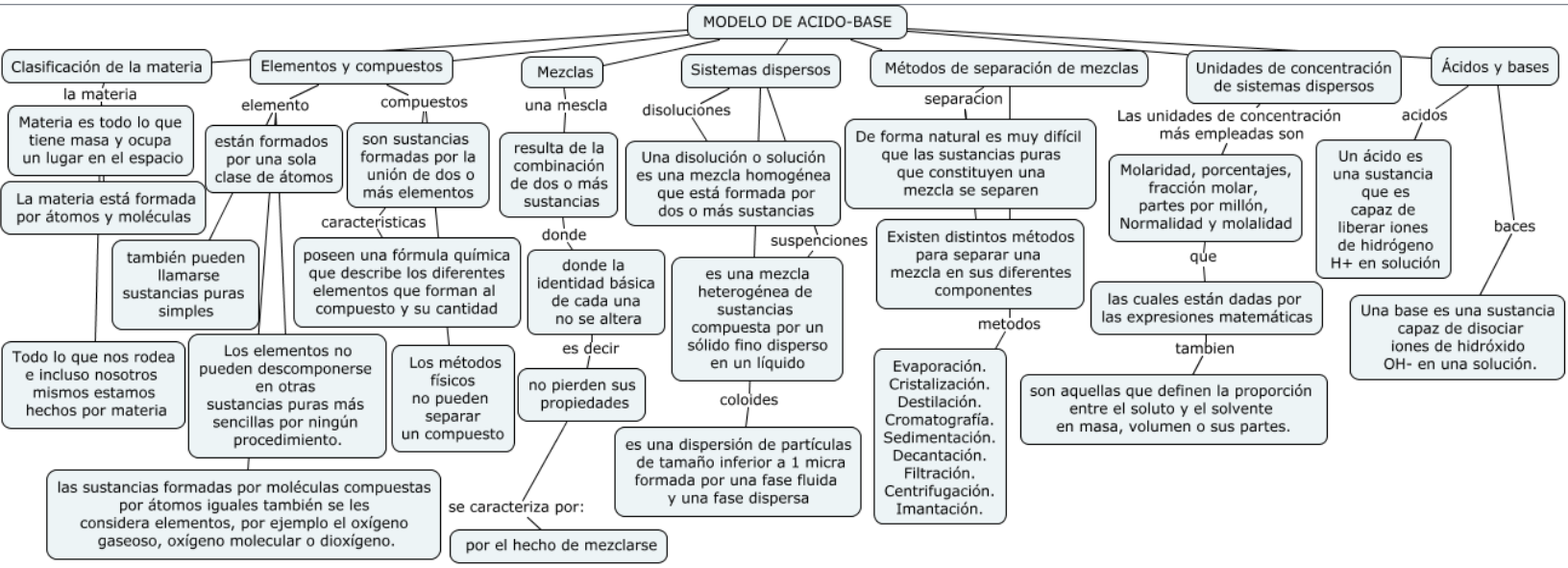
MAPA CONCEPTUAL SOBRE MODELO DE ÁCIDOS Y BASE

ezequiel francisco pascual
[Dirección de correo electrónico]


MODELO DE ACIDO-BASE
Clasificación de la materia
la materia
Materia es todo lo que tiene masa y ocupa un lugar en el espacio
La materia está formada por átomos y moléculas
Todo lo que nos rodea e incluso nosotros mismos estamos hechos por materia
Elementos y compuestos
elemento
están formados por una sola clase de átomos
también pueden llamarse sustancias puras simples
Los elementos no pueden descomponerse en otras sustancias puras más sencillas por ningún procedimiento.
las sustancias formadas por moléculas compuestas por átomos iguales también se les considera elementos, por ejemplo el oxígeno gaseoso, oxígeno molecular o dioxígeno.
compuestos
son sustancias formadas por la unión de dos o más elementos
caracteristicas
poseen una fórmula química que describe los diferentes elementos que forman al compuesto y su cantidad
Los métodos físicos no pueden separar un compuesto
Mezclas
una mescla
resulta de la combinación de dos o más sustancias
donde
donde la identidad básica de cada una no se altera
es decir
no pierden sus propiedades
se caracteriza por:
por el hecho de mezclarse
Sistemas dispersos
disoluciones
Una disolución o solución es una mezcla homogénea que está formada por dos o más sustancias
suspenciones
es una mezcla heterogénea de sustancias compuesta por un sólido fino disperso en un líquido
coloides
es una dispersión de partículas de tamaño inferior a 1 micra formada por una fase fluida y una fase dispersa
Métodos de separación de mezclas
separacion
De forma natural es muy difícil que las sustancias puras que constituyen una mezcla se separen
Existen distintos métodos para separar una mezcla en sus diferentes componentes
metodos
Evaporación.
Cristalización.
Destilación.
Cromatografía.
Sedimentación.
Decantación.
Filtración.
Centrifugación.
Imantación.
Unidades de concentración de sistemas dispersos
Las unidades de concentración más empleadas son
Molaridad, porcentajes, fracción molar, partes por millón, Normalidad y molalidad
que
las cuales están dadas por las expresiones matemáticas
tambien
son aquellas que definen la proporción entre el soluto y el solvente en masa, volumen o sus partes.
Ácidos y bases
acidos
Un ácido es una sustancia que es capaz de liberar iones de hidrógeno H+ en solución
baces
Una base es una sustancia capaz de disociar iones de hidróxido OH- en una solución.