



Mi Universidad

Nombre del Alumno: Dulce Violeta González Morcillo

Nombre del tema: Matemáticas

Periodo: 2

Nombre de la Materia: Química 2

Nombre del profesor: Luz Elena Muñoz

MAPA CONCEPTUAL

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: EN ESTE ÚLTIMO ES IMPORTANTE MEDIR LA CONCENTRACIÓN

SE CLASIFICA EN:

SUSTANCIAS PURAS Y MEZCLAS.

ESTÁ FORMADA POR:

UN CONJUNTO DE ÁTOMOS QUE, A SU VEZ, ESTÁN CONSTITUIDOS POR LAS LLAMADAS PARTÍCULAS SUBATÓMICAS: LOS ELECTRONES, LOS PROTONES Y LOS NEUTRONES (PRINCIPALMENTE).

LA MATERIA

Introducción
LA MATERIA ES LA SUSTANCIA QUE FORMA LOS CUERPOS FÍSICOS. EN OTRAS PALABRAS, SE TRATA DE TODO AQUELLO QUE TIENE MASA Y QUE OCUPA UN LUGAR EN EL ESPACIO.

ELEMENTOS Y COMPUESTOS

LOS ELEMENTOS SON SUSTANCIAS PURAS QUE CONTIENEN UN SÓLO TIPO DE ÁTOMOS. LOS COMPUESTOS SON SUSTANCIAS QUE CONTIENEN DOS MÁS ÁTOMOS EN PROPORCIONES DEFINIDAS

MEZCLAS:

HAY DOS TIPOS DE MEZCLAS: HETEROGÉNEAS Y HOMOGÉNEAS. LAS MEZCLAS HETEROGÉNEAS TIENEN COMPONENTES QUE SE DISTINGUEN A SIMPLE VISTA, MIENTRAS QUE LAS MEZCLAS HOMOGÉNEAS PARECEN SER COMPLETAMENTE UNIFORMES. EL TIPO MÁS COMÚN DE UNA MEZCLA HOMOGÉNEA ES UNA SOLUCIÓN, LA CUAL PUEDE SER UN SÓLIDO, UN LÍQUIDO O UN GAS.

MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS

LOS PRINCIPALES MÉTODOS FÍSICOS DE SEPARACIÓN QUE SE RECONOCEN SON LA DECANTACIÓN, FILTRACIÓN, EVAPORACIÓN, CRISTALIZACIÓN, CENTRIFUGACIÓN, LIOFILIZACIÓN, TAMIZADO, SUBLIMACIÓN Y DESTILACIÓN

ÁCIDOS Y BASES:

UN ÁCIDO ES UN COMPUESTO DE HIDRÓGENO QUE EN SOLUCIONES ACUOSAS DA IONES HIDRÓGENO: UNA BASE ES UN COMPUESTO HIDROXILADO QUE EN SOLUCIONES ACUOSAS DA IONES HIDRÓXIDO.

UNIDADES DE CONCENTRACIÓN DE SISTEMAS DISPERSOS

LAS UNIDADES DE CONCENTRACIÓN MÁS EMPLEADAS SON LA MOLARIDAD, PORCENTAJES, FRACCIÓN MOLAR, PARTES POR MILLÓN, NORMALIDAD Y MOLALIDAD.