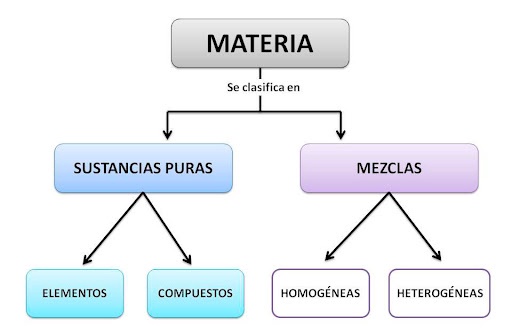
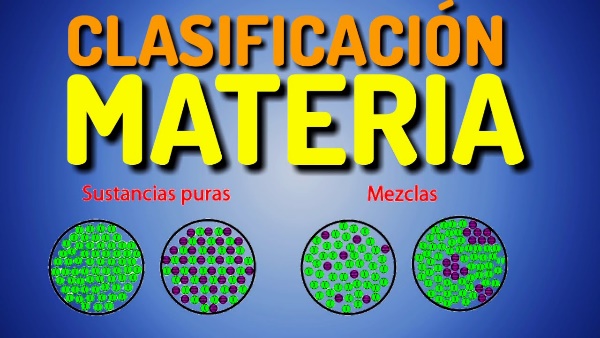
A picture containing drawing

Description automatically generated

**SUPER NOTA**

Clasificación de la materia : La materia se clasifica en heterogénea, la cual es de composición no uniforme y en homogénea su composición es uniforme. La materia puede clasificarse en dos categorías principales: sustancias puras, cada una de las cuales tiene una composición fija y un único conjunto de propiedades. Mezclas compuestas de dos o mas sustancias puras.



 Elementos y compuestos: Los elementos son sustancias puras que contienen un solo tipo de átomos. Los compuestos son sustancias que contienen dos o mas átomos en proporciones definidas.

Elementos : son sustancias que no pueden descomponerse en sustancias mas simples.

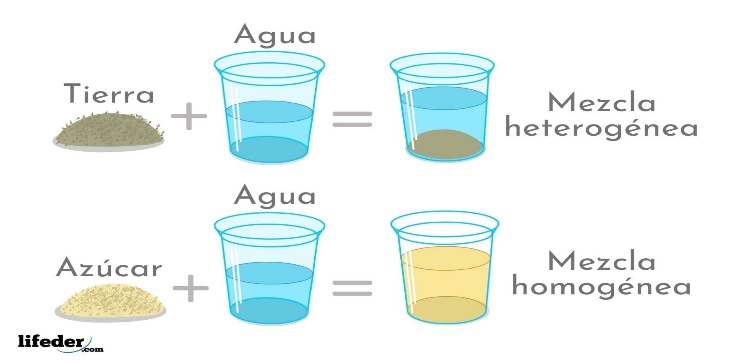
Compuestos: son formados por átomos o 2 o mas elementos diferentes unidos químicamente.



Mezclas: una mezcla es un material formado por dos o mas componentes unidos, pero no combinamos químicamente. Hay dos tipos de mezclas y son: heterogéneas y homogéneas.

Heterogéneas: las mezclas heterogéneas tienen componentes que se distinguen a simple vista.

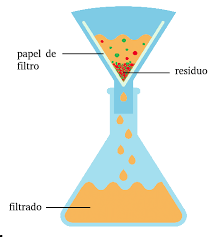
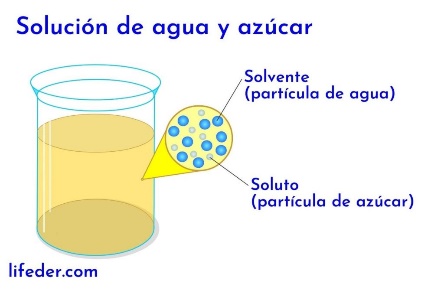
Homogéneas: las mezclas homogéneas parecen ser completamente uniformes, el tipo mas común de una mezcla homogénea es una solución la cual puede ser un solido, un liquido o un gas.



 Sistemas dispersos: son mezclas de dos o mas sustancias en las que existe una fase dispersa que, generalmente interviene en mayor proporción.

Soluciones: las soluciones en química son mezclas homogéneas de sustancias en iguales o distintos estados de agregación clínico, solido o gaseoso, en donde no hay reacción química.

Coloides: es un sistema físico - químico que se encuentra formado por dos fases: las partículas dispersas [fase dispersa] y el medio dispersante [fase continua].

Suspensiones: es una mezcla heterogénea formada por un solido en polvo o por pequeñas partículas no solubles.

 Métodos de separación de mezclas: existen varios tipos de separación de mezclas tales como los son:

Evaporación: se ocupa para separar un solido disuelto en liquido.

Separación magnética: consiste en aplicar un campo magnético para extraer de la mezcla las sustancias que son atraídos por el.

Sedimentación: este método se basa , al igual que la decantación, en la diferente densidad de las sustancias que componen la mezcla, la diferencia es que la sedimentación permite solidos de líquidos.

Destilación: este método esta basado en la diferente temperatura de ebullición de las sustancias que componen una mezcla y sirve para separar líquidos.

Cristalización: con este método podemos separar un solido disuelto en un liquido.

Cromatografía: esta esta basada en la diferente velocidad con que los componentes de una disolución se muevan a través de un medio poroso cuando son arrastrados por un disolvente en movimiento.

Filtración: es una técnica que se utiliza para separar solidos que o se disuelven en un liquido.



Dibujo de un perro

Descripción generada automáticamente con confianza media

Diagrama, Dibujo de ingeniería

Descripción generada automáticamente

Imagen que contiene Diagrama

Descripción generada automáticamenteImagen que contiene tabla, taza, vidrio, agua

Descripción generada automáticamenteForma

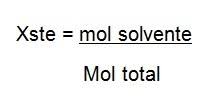
Descripción generada automáticamente

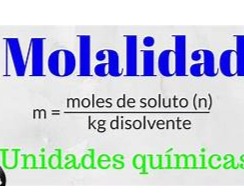
 Unidades de concentración de sistemas dispersos: las unidades de concentración son: molalidad, molaridad y fracción molar.

Molalidad : es la que resulta de dividir las moles de soluto entre la cantidad de kilogramos de disolvente.

Molaridad: es la que resulta de dividir la mitad de litros de disolución.

Fracción molar: se emplea cuando la disolución contiene varios solutos y esta resulta de dividir la cantidad de moles de soluto entre el numero de moles totales en la disolución.

Forma

Descripción generada automáticamente con confianza baja

Ácidos y bases:

Ácidos: un acido es un compuesto de hidrogeno que en soluciones acuosas da iones hidrogeno.

Imagen que contiene Forma

Descripción generada automáticamenteBases: una base es un compuesto hidroxilado que en soluciones acuosas da iones hidroxilos.