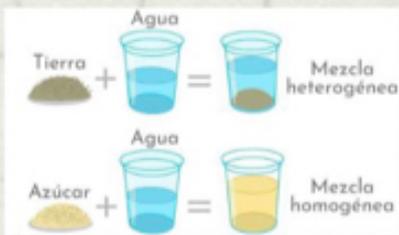
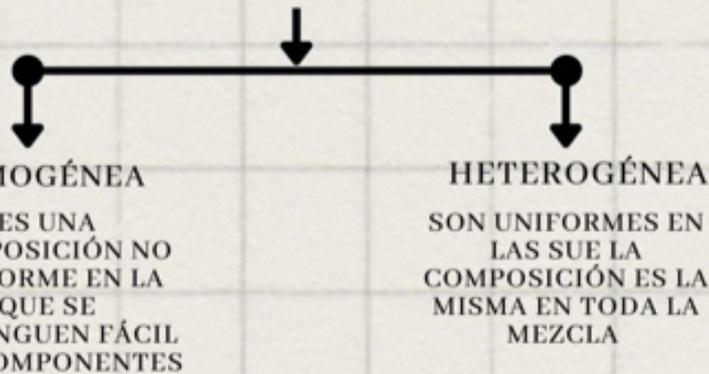


QUÍMICA III

UNIDAD II

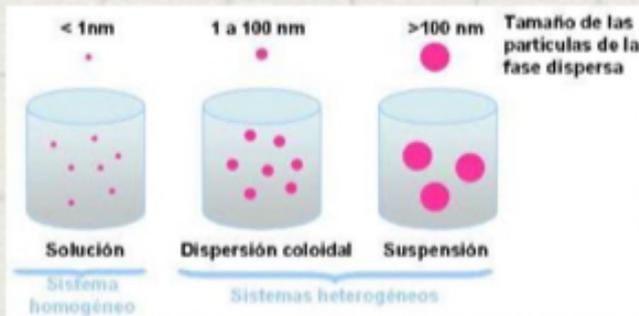
TIPO DE MEZCLAS



SUSPENSIÓN : SUS PARTICULAS SON VISIBLES

COLOIDE: SON PARTICULAS VISIBLES PERO MENORES QUE LA SUSPENSIÓN

DISOLUCION: SON PARTICULAS DISUELTAS DONDE NO ECISTE REACCIÓN QUIMICA



UNIDADES DE MEDICIÓN

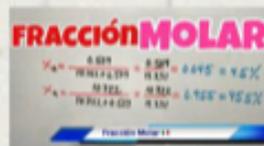
MOLARIDAD



MOLALIDAD



FRACCION MOLLAR

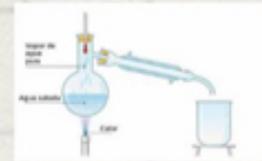


MATERIA

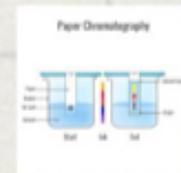
- MATERIA VIVIENTE
- MATERIA INANIMADA
- MATERIA ORGÁNICA
- MATERIA INORGANICA
- MATERIA SIMPLE
- MATERIA COMPUESTA

TIPO DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS

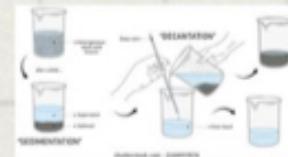
DESTILACIÓN:CONSISTE EN CALENTAR UN LÍQUIDO HASTA QUE SUS COMPONENTES MÁS VOLÁTILES PASEN A FASE VAPOR



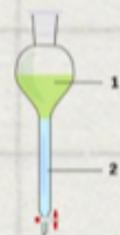
CROMATOGRAFÍA:ESTE PERMITELA SEPARACIÓN DE LOS COMPONENTES QUÍMICOS INDIVIDUALES DE SUSTANCIAS EN MEZCLAS COMPLEJAS



SEDIMENTACIÓN :CONSISTE EN LA SEPARACIÓN POR LA ACCION DE LA GRAVEDAD DE LAS FASES SOLIDA Y LIQUIDA



FILTRACIÓN : ES EL PROCESO DE LA SEPARACIÓN DE PARTICULAS SÓLIDAS DE UN LÍQUIDO UTILIZANDO UN MATERIAL POROSO LLAMADO FILTRO



DECANTACIÓN: ES UN PROCEDIMIENTO FÍSICO EN EL QUE SE SEPARA UN SÓLIDO O LÍQUIDO PROVISTO DE MAYOR DENSIDAD