

DATE: AGOSTO 28 DE 2020

TOPIC: LA MATERIA

### TÉCNICAS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS HOMOGENEAS

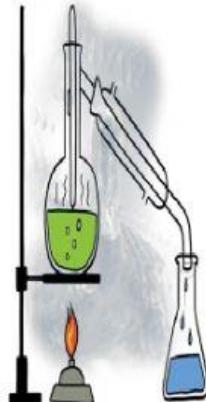
Las técnicas de separación de mezclas homogéneas son procesos que modifican las propiedades físicas y químicas de la sustancia, de manera que sus componentes se separen y dejen de tener la cualidad de uniformidad que las caracteriza.



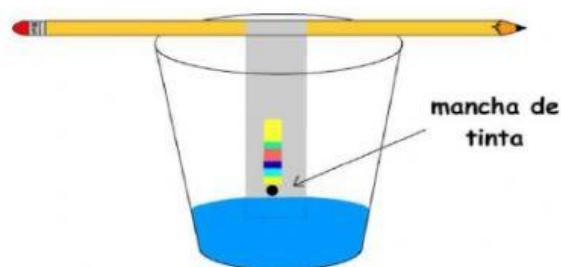
**CRISTALIZACION:** Es un proceso químico que ocurre en mezclas de soluciones sobresaturadas, en donde las moléculas o iones de una sustancia (sea sólida, gaseosa o líquida) forman enlaces químicos y toma la estructura de un cristal. Lo anterior da como resultado una mezcla heterogénea de dos componentes: la sustancia que mantiene su forma original y el cristal que se desprende de ella.



**VAPORIZACION:** La evaporación es el proceso físico en donde un líquido cambia a la fase gaseosa, cuando se le aplica el calor suficiente para alcanzar su punto de ebullición. La evaporación es un mecanismo excelente para separar soluciones (mezclas homogéneas) que contengan sustancias con diferentes temperaturas de ebullición



**DESTILACION:** Permite separar los componentes de una solución que contenga varios líquidos. La destilación hace provecho de los diferentes puntos de ebullición de las sustancias para separarlos a través de la **evaporación**, donde la sustancia con el punto de ebullición más bajo pasa al estado gaseoso y es dirigido hacia un tubo refrigerante que lo enfria, volviendo así a un estado líquido por medio de la **condensación**



**CROMATOLOGIA:** La cromatografía separa los componentes de una solución haciendo que estas se dividan en una **fase móvil** y una **fase estacionaria**, donde la fase móvil es el solvente y puede ser un gas o un líquido y la fase estacionaria es el **sistema cromatográfico**. Este método consiste en tomar una muestra de la solución y colocarla sobre el sistema de cromatografía, cuando esto ocurre, los componentes de la mezcla viajan a diferentes velocidades, logrando su disolución.

**HOMEWORK:** DESARROLLA PUNTO 3 Y 4 DE LA GUIA # 22 DE CIENCIAS