|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Método | Características | Ejemplo | Imagen | |
| Filtración | Esta técnica está basada en el diferente tamaño de las partículas de las sustancias que componen la mezcla. | En el laboratorio se suele emplear un papel de filtro colocado en un embudo. | http://portalacademico.cch.unam.mx/materiales/al/cont/exp/qui/qui1/u1/mezclas/img/sepa02.png | |
| Decantación | Este método está basado en la diferente densidad de dos líquidos que no forman una mezcla homogénea; | El líquido menos denso lo sacamos por la parte superior del embudo después de volver a cerrar el grifo. | http://3.bp.blogspot.com/_oNnvsDcDXAc/SRm68kz1XFI/AAAAAAAAACA/cHKEd9Xt4xE/s400/Decantaci%C3%B3n.bmp | |
| Separación  magnética | Esta técnica está basada en las propiedades magnéticas de algunas sustancias. | Consiste en aplicar un campo magnético para extraer de la mezcla las sustancias que son atraídas por él. | http://html.rincondelvago.com/000281060.png | |
| Sedimentación | Este método se basa, la diferencia es que la sedimentación permite separar sólidos de líquidos. | Consiste en dejar reposar la mezcla el tiempo suficiente hasta que los sólidos vayan al fondo por su mayor densidad. | http://pagines.uab.cat/enginy/sites/pagines.uab.cat.enginy/files/images/EQ_4%20copia.png | |
| Destilación | Este método está basado en la diferente temperatura de ebullición de las sustancias que componen una mezcla y sirve para separar líquidos miscibles. | Los vapores formados corresponden a la sustancia con menor temperatura de ebullición, ya que se vaporiza primero. | http://apuntescientificos.org/imagenes_fq/fq2/Destialcion/simple.gif | |
| Cristalización | Mediante esta técnica, basada en la diferente solubilidad que tienen los componentes de una mezcla al variar la temperatura. | Para ello, calentamos la disolución para eliminar el agua y la dejamos en reposo en un recipiente de vidrio de gran, cristalizador. | Resultado de imagen para cristalizacion quimica | |
| Cromatografía | Esta técnica está basada en la diferente velocidad con que los componentes de una disolución se mueven a través de un medio poroso cuando son arrastrados por un disolvente en movimiento. | Una forma de realizarla consiste en introducir un extremo de un papel de filtro en el vaso que contiene la disolución. | http://1.bp.blogspot.com/-jfCekT2WFcY/UD1oL3a-SfI/AAAAAAAAAF8/L0qPQ_E1hXk/s1600/cromatografia%5B1%5D.gif | |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |