|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Método | Característica | Ejemplo | Imagen |
| 1.Tamizado | El cual consiste que mediante un tamiz, zarandas o cernidores (redes de mallas más o menos gruesas o finas) se separan partículas sólidas según su tamaño. | Separación de arena y de cemento | [http://img.interempresas.net/fotos/518545.jpeg](http://www.google.com.mx/url?sa=i&rct=j&q=&esrc=s&source=images&cd=&cad=rja&uact=8&ved=0ahUKEwiF3cr_6f3LAhXMPCYKHbCtBQsQjRwIBw&url=http://www.interempresas.net/Quimica/Articulos/60746-Gosag-muestra-los-sistemas-de-tamizado-Allgaier-en-Expoquimia.html&psig=AFQjCNEYA6gv3-we1jZLxYQcV9sKva2ZSg&ust=1460163210524596) |
| 2.Levigación | Consiste en pulverizar una mezcla sólida y tratarla con disolventes apropiados, basándose en una diferencia de densidad. | Separación de minerales de plata y su ganga. | [http://1.bp.blogspot.com/_t1ZfHX0V2Kw/TAkKy4pmOCI/AAAAAAAAAJw/pC8nAwkS76k/s1600/metalurgia01.gif](https://www.google.com.mx/url?sa=i&rct=j&q=&esrc=s&source=images&cd=&cad=rja&uact=8&ved=0ahUKEwihxIa47P3LAhXDZCYKHbPIALEQjRwIBw&url=https://quimicadecimo.wikispaces.com/LEVIGACION&bvm=bv.118817766,d.eWE&psig=AFQjCNFey6x7ObNtIcfoxTU5muFUcmAukw&ust=1460163859370815) |
| 3.Decantación | Para separar un sólido, de grano grueso e insoluble, de un líquido. Consiste en esperar que se sedimente el sólido para poder vaciar el líquido en otro recipiente. | Separación de arena y agua. | [http://tiempodeexito.com/quimicain/images/decantacionliq.jpg](http://www.google.com.mx/url?sa=i&rct=j&q=&esrc=s&source=images&cd=&cad=rja&uact=8&ved=0ahUKEwjSjsWx7v3LAhWnnYMKHQa9AlkQjRwIBw&url=http://tiempodeexito.com/quimicain/05.html&bvm=bv.118817766,d.eWE&psig=AFQjCNGKaDd1NQ42iSlFCJnOazkm3ZuEzg&ust=1460164385583685) |
| 4.Filtración | Retiene el sólido o la suspensión en la superficie filtrante; el líquido pasa a través de los poros. | Separación de las semillas y otras partículas del jugo de limón. | [http://lh3.ggpht.com/-RkvWRTEzUis/TkH6j00usUI/AAAAAAAABes/t3v_Ng6p5VQ/filtracion%25255B8%25255D.jpg?imgmax=800](http://www.google.com.mx/url?sa=i&rct=j&q=&esrc=s&source=images&cd=&cad=rja&uact=8&ved=0ahUKEwiU5O6t7_3LAhVCuIMKHbEtCQ8QjRwIBw&url=http://www.fullquimica.com/2011/08/filtracion.html&bvm=bv.118817766,d.eWE&psig=AFQjCNHmTaE2SceoZo30-JQND4wIq67Ktg&ust=1460164630225619) |
| 5.Centrifugación | se somete la mezcla a la acción de la fuerza centrífuga; se coloca la mezcla en un recipiente adecuado y se hace girar a gran velocidad, esto deposita el sólido en el fondo, y quedan en el sobrenadante las sustancias más livianas | Separación de Partículas solidas del jugo  De caña de azúcar | [https://i.ytimg.com/vi/Sva7doEz3Cg/hqdefault.jpg](https://www.google.com.mx/url?sa=i&rct=j&q=&esrc=s&source=images&cd=&cad=rja&uact=8&ved=0ahUKEwjv9Nzqgf7LAhXMSiYKHYlxC6UQjRwIBw&url=https://www.youtube.com/watch?v=Sva7doEz3Cg&bvm=bv.118817766,d.eWE&psig=AFQjCNEJbDpX2dW6yAKTB4iGE_amG60bTQ&ust=1460169574863264) |
| 6.Cristalización | Se disuelve la sustancia impura en un recipiente apropiado el cual se encuentra en ebullición (agua, benceno, etanol, etc.); una vez disuelta la sustancia, se deja enfriar la solución paulatinamente, de tal manera que cuando la temperatura desciende, lógicamente disminuye la solubilidad del soluto y se produce su cristalización. | Por vía húmeda cristalización de azúcar | [http://2.bp.blogspot.com/-_yNuSDHuEg4/Tl_gud4T1oI/AAAAAAAAAPQ/WxeIr27uq8s/s1600/HPIM4514.JPG](http://www.google.com.mx/url?sa=i&rct=j&q=&esrc=s&source=images&cd=&cad=rja&uact=8&ved=0ahUKEwjSnuehhP7LAhUEJCYKHcxcDFsQjRwIBw&url=http://cristalesdelaboratorio.blogspot.com/&bvm=bv.118817766,d.eWE&psig=AFQjCNHEOmjvqU5ieANyzMvzj08lFH5E7g&ust=1460170163919625) |
| 7.Cromatografia | Es un método físico de separación basado en la distribución de los componentes de una mezcla entre dos fases inmiscibles, una fija o estacionaria y otra móvil. | Determinación de alcohol en sangre... | [https://lidiaconlaquimica.files.wordpress.com/2015/08/cromatografia-papel1.gif](https://www.google.com.mx/url?sa=i&rct=j&q=&esrc=s&source=images&cd=&cad=rja&uact=8&ved=0ahUKEwijt6vv9P_LAhUFNiYKHfHPBD8QjRwIBw&url=https://lidiaconlaquimica.wordpress.com/tag/cromatografia-de-liquidos/&psig=AFQjCNECPjDHy6_-DSg1OE4CnnE5Rp20eQ&ust=1460234847067691) |
| 8.Magnetización | Los separadores magnéticos aprovechan la diferencia en las propiedades magnéticas de los minerales componentes de las menas. | Procesos de concentración purificación magnética. | [http://www.definicionabc.com/wp-content/uploads/imantacion.jpg](http://www.google.com.mx/url?sa=i&rct=j&q=&esrc=s&source=images&cd=&cad=rja&uact=8&ved=0ahUKEwi9-PH3-P_LAhXIRyYKHYQwD1gQjRwIBw&url=http://quimicaytec.blogspot.com/2012/09/un-ejemplo-de-metodo-de-separacion-en.html&bvm=bv.118817766,d.eWE&psig=AFQjCNGhb5ffK8CMXnFfyVdVWkeM0v56yw&ust=1460235886713130) |
| 9.Condensación | Es el Cambio de estado liquido a gaseoso | Cuando se empaña el vidrio del carro por la niebla | [http://www.definicionabc.com/wp-content/uploads/Condensaci%C3%B3n-300x223.jpg](http://www.google.com.mx/url?sa=i&rct=j&q=&esrc=s&source=images&cd=&cad=rja&uact=8&ved=0ahUKEwjfocDA-__LAhUHOSYKHT4iC3QQjRwIBw&url=http://www.definicionabc.com/ciencia/condensacion.php&psig=AFQjCNHX613snIzzxaHKeuLh_ts1e7b_5w&ust=1460236624877907) |
| 10.Sublimacion | Es el cambio de estado en el que pasa de solido a gas, sin pasar por el estado liquido | Cuando el Hielo Seco se expone al aire. | [http://www.geocities.ws/jdazconejo/Sublimacion.JPG](http://www.google.com.mx/url?sa=i&rct=j&q=&esrc=s&source=images&cd=&cad=rja&uact=8&ved=0ahUKEwjsndjWhYDMAhVKSSYKHc01COoQjRwIBw&url=http://nanatho-experimentandoando.blogspot.com/2011/10/separacion-de-mezclas-de-solidos.html&bvm=bv.119028448,d.eWE&psig=AFQjCNG3vOhIhWbEvVec3hGaBkWK3Pvkow&ust=1460239359197375) |
| 11.Licuefaccion | Licuación es el cambio de estado de qué ocurre cuando una sustancia pasa del estado gaseoso al liquido | Extracción de gases que contienen Argón |  |
| 12.Destilacion | Se mezclan dos líquidos con diferentes punto de ebullición | Destilación de Etanol y Agua | [http://deconceptos.com/wp-content/uploads/2010/09/concepto-de-destilacion-300x243.jpg](http://www.google.com.mx/url?sa=i&rct=j&q=&esrc=s&source=images&cd=&cad=rja&uact=8&ved=0ahUKEwinlY2-goDMAhUI7yYKHQhABr4QjRwIBw&url=http://deconceptos.com/ciencias-naturales/destilacion&psig=AFQjCNGgC6OYmCasLj8WqsptSOnPoriW-Q&ust=1460238503004663) |
| 13.Extraccion de Disolventes | se basa en la transferencia selectiva del compuesto desde una mezcla sólida o líquida con otros compuestos hacia una fase líquida | Se utiliza en la obtención de metales nucleares | [http://www.oilmillmachinery.net/images/Flow-chart-of-solvent-extraction-plant.jpg](http://www.google.com.mx/url?sa=i&rct=j&q=&esrc=s&source=images&cd=&cad=rja&uact=8&ved=0ahUKEwjcs6iGh4DMAhVENSYKHUhTCN4QjRwIBw&url=http://www.plantasaceiteras.com/planta-de-extraccion-por-solventes/&bvm=bv.119028448,d.eWE&psig=AFQjCNHG72C7Uhz8D8iyxWZgXHzOkuFgTg&ust=1460239728986830) |