

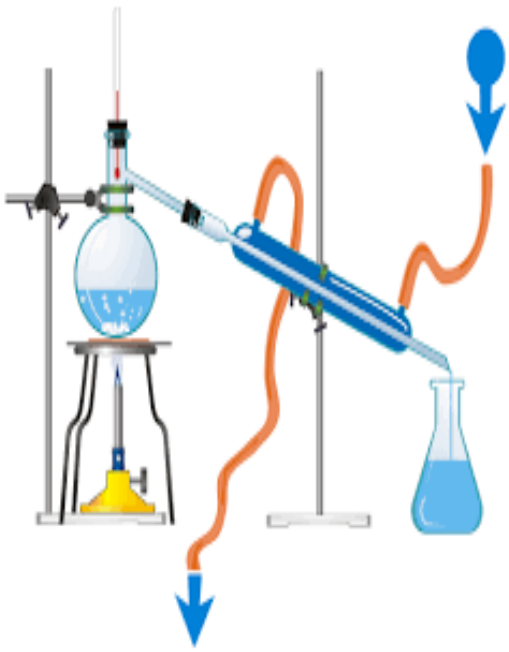

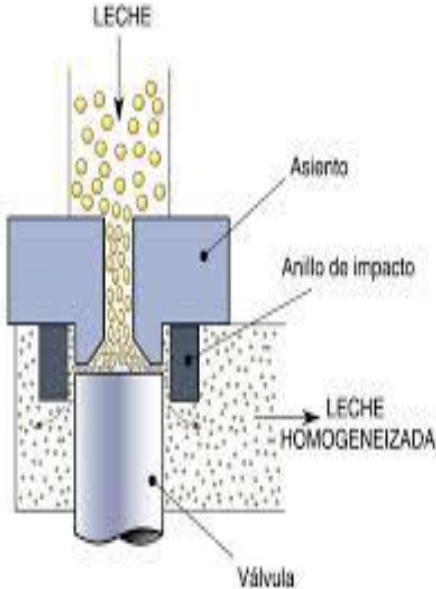




MÉTODO	CARACTERÍSTICAS	EJEMPLO	IMAGEN
DECANTACIÓN	<p>Una mezcla formada por un líquido de uno o varios sólidos no solubles en el líquido y que además dichos sólidos tienen mayor densidad que el líquido mencionado, se puede separar por decantación.</p> <p>Las propiedades aprovechadas son la densidad y la solubilidad.</p>	<p>Cuando mezclamos agua con aceite y lo dejamos reposar, el aceite, por ser menos denso, se acumulará sobre el agua; si inclinamos el vaso que los contiene, podemos separar el aceite que comenzará a fluir al recipiente donde lo estemos recolectando.</p>	
FILTRACIÓN	<p>Una mezcla que tiene un componente líquido y otro que es un sólido no soluble en dicho líquido, se puede separar por filtración. Aquí la propiedad aprovechada es la solubilidad.</p> <p>El filtrado consiste en pasar a través de un cuerpo poroso (tela, papel y ciertas</p>	<p>Las cafeteras. Una vez que ha hervido el agua con los granos de café, pasa por un filtro que deja pasar la infusión, y retiene el café molido.</p>	

	<p>pedras, el líquido con las partículas que están en el líquido. Las partículas sólidas serán retenidas por el filtro, mientras que el agua pasará al otro lado del filtro.</p>		
<p>DESTILACIÓN</p>	<p>Una mezcla que tiene dos componentes en estado líquido y estos tienen diferentes puntos de ebullición, se pueden separar por destilación. La propiedad aprovechada es el punto de ebullición. el vapor que se obtiene de calentar el líquido, pasa por un serpentín, donde se enfría y se condensa; el líquido condensado se acumula en un recipiente del otro lado del alambique. Se usa también para separar líquidos de densidades parecidas, pero de puntos de ebullición diferentes.</p>	<p>Separar el agua del alcohol. El agua hierve a 100° C, mientras que el alcohol se evapora a los 79° C. Si se calienta la mezcla a esta temperatura, sin que llegue a los 100 °C, se evaporará el alcohol y permanecerá el agua. El alcohol evaporado pasa por el serpentín y ya enfriado y condensado, cae al recipiente que lo contendrá.</p>	


<p>EVAPORACIÓN</p>	<p>Una mezcla que tiene dos componentes, un sólido disuelto en un líquido, se puede separar por evaporación del líquido. La propiedad aprovechada es el punto de ebullición del líquido.</p> <p>Cuando una sustancia se disuelve en un líquido y no puede ser filtrado, la sustancia disuelta se puede recuperar haciendo hervir el líquido hasta que se evapore, quedando en el fondo del recipiente la sustancia con que se había combinado.</p>	<p>Este método se usa en las salinas, donde el agua de mar es extendida en evaporadores donde le dan los rayos del sol; una vez que el agua se ha evaporado, queda en el evaporador la sal que estaba disuelta.</p>	
--------------------	--	---	--

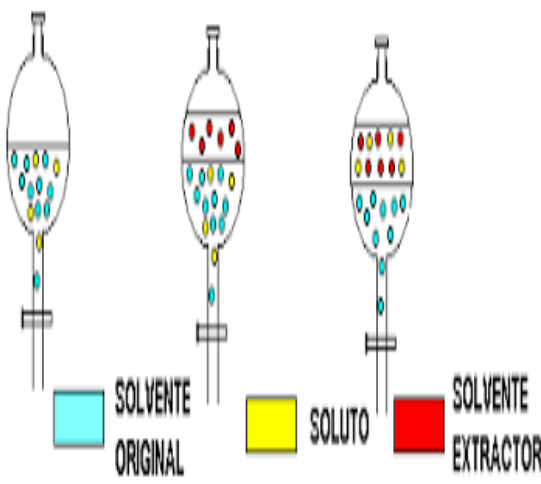

<p><b>IMANTACIÓN O MAGNETIZACIÓN</b></p>	<p>Consiste en separar un material magnético de otros que no lo son.</p>	<p>Mezclar limadura de hierro y arena, y después pasar la mezcla por un imán. El hierro se adhiere al imán y la arena se cae.</p>	
<p><b>CENTRIFUGACIÓN</b></p>	<p>Consiste en separar sustancias que tienen diferente densidad.</p> <p>Interviene un movimiento circular, el cual, por la fuerza centrífuga, hace que las partículas más pesadas se agolpen en las paredes más lejanas de la trayectoria circular, separándose del líquido.</p>	<p>Se usa en el proceso de la leche para obtener mantequilla. Se centrifuga el recipiente con leche, y el agua, que es más pesada que la grasa, se separa, mientras que la grasa queda en la parte superior del recipiente.</p>	
<p><b>SUBLIMACIÓN</b></p>	<p>Cuando se mezclan dos sólidos, y uno de ellos tiene la característica de que al ser calentado se evapora, esta característica permite</p>	<p>En algunas mezclas sólidas que contienen yodo, éste elemento se puede</p>	

	<p>purificar la sustancia mediante la sublimación.</p>	<p>purificar calentándolo y poniendo una tapa sobre el recipiente, donde se comienzan a acumular los cristales de yodo.</p>	
<p>CRISTALIZACIÓN</p>	<p>La cristalización es un proceso por el cual a partir de un gas, un líquido o una disolución los iones, átomos o moléculas establecen enlaces hasta formar una red cristalina.</p> <p>la operación de cristalización es el proceso cual se separa un componente de una solución líquida transfiriéndolo a la fase sólida en forma de cristales que precipitan.</p> <p>Una disolución concentrada a altas temperaturas y se enfría, si se forma una disolución sobresaturada, que es aquella que tiene</p>	<p>La congelación del agua. Si bien el hielo como tal no es un cristal, durante las fases primeras de congelación del agua es posible apreciar en el envase la formación de dendritas y otras estructuras sumergidas que son de apariencia muy similar a los cristales.</p>	

	<p>momentáneamente mas soluto disuelto que el admisible por la disolución a esa temperatura en condiciones de equilibrio.</p>		
<p>CROMATOGRAFÍA</p>	<p>Se aprovecha de que cuando dejamos moverse una mezcla por un soporte, por ejemplo papel, tela, etc. Los elementos de la mezcla son retenidos por la superficie del soporte de diferente manera, moviéndose por él a diferentes velocidades y se separan.</p> <p>Es la técnica para separar componentes de una mezcla, y su posterior análisis, basadas en que las distintas sustancias que forman los componentes de una mezcla se dejan arrastrar a diferentes velocidades sobre un soporte. El soporte puede ser papel, un gas, otro líquido, etc. Es un método físico</p>	<p>Se suele usar para tomar pruebas de la escena de un crimen como lo son el análisis de muestras de sangre</p>	



	de separación de componentes.		
LICUEFACCIÓN	<p>Cambio de una sustancia del estado sólido o gaseoso al estado líquido.</p> <p>Puesto que los diversos estados de la materia corresponden a diversas cantidades de energía de las moléculas que hacen encima de la sustancia, la energía en la forma de calor se debe proveer a una sustancia o quitar de la sustancia para cambiar su estado. Así, cambiar un sólido a un líquido o a un líquido a un gas requiere la adición del calor, mientras que cambiar un gas a un líquido o a un líquido a un sólido requiere el retiro del calor. En la licuefacción de gases, se emite el refrescarse extremo no es necesario, porque si un gas se lleva a cabo en un espacio confinado y</p>	<p>El gas carbónico es utilizado en los refrescos.</p>	

	<p>se sujeta a la alta presión, calor pues experimenta la compresión y da vuelta eventual a un líquido.</p>		
<p><b>EXXTRACCIÓN DE DISOLVENTES</b></p>	<p>La extracción es una técnica de separación y purificación para aislar una sustancia de una mezcla sólida o líquida en la que se encuentra, mediante el uso de un disolvente. La extracción puede clasificarse dependiendo del estado físico de los materiales: sólido-líquido o líquido-líquido. Por sus características, la extracción puede ser continua o discontinua.</p>	<p>Tratamiento de separación y purificación de materiales con interés nuclear.</p>	
<p><b>CONDENSACIÓN</b></p>	<p>Separan, mediante la vaporización y condensación, los diferentes componentes líquidos, sólidos disueltos en líquidos o gases licuados de una mezcla, aprovechando los diferentes puntos de</p>	<p>Los vidrios de los lentes que se empañan.</p>	



	ebullición (temperaturas de ebullición) de cada una de las sustancias ya que el punto de ebullición es una propiedad intensiva de cada sustancia, es decir, no varía en función de la masa o el volumen, aunque sí en función de la presión.		
--	---	--	--

Valentina. G. (2017) Métodos de separación de las mezclas, 26 de marzo de 2017.

Referencia: [http://www.ejemplode.com/38-quimica/4005-metodos\\_de\\_separacion\\_de\\_mezclas.html](http://www.ejemplode.com/38-quimica/4005-metodos_de_separacion_de_mezclas.html)

Jonathan. B. (2015) Métodos de separación de las mezclas, 26 de marzo de 2017.

Referencia: <http://portalacademico.cch.unam.mx/alumno/quimica1/unidad1/mezclas/separacion>