

química:

Metodos de Separación de mezclas

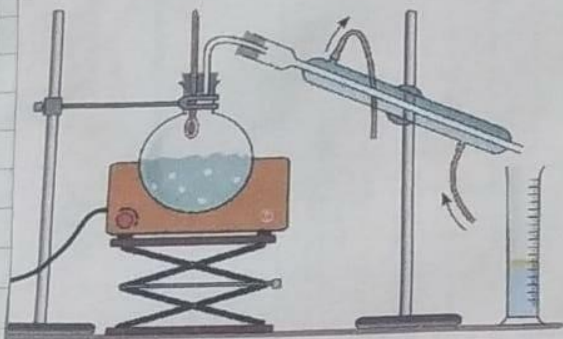
Evaporación: Es un metodo fisico, que permite separar un solido de un liquido en una mezcla homogenea. Se utiliza cuando no hay interes en el liquido que se evapora.



Cristalización: Se utiliza para separar una mezcla de un solido en el liquido. la mezcla se (evapora) calienta para evaporar parte del disolvente.



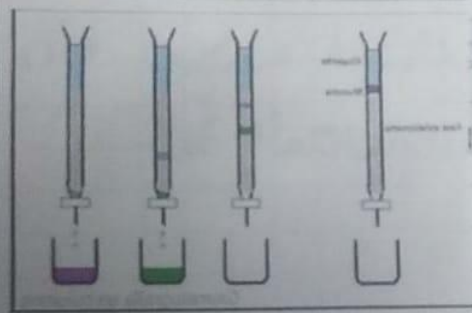
Destilación: Este método consiste en separar dos o más líquidos. A través de esta operación se separan principalmente mezclas homogéneas de líquidos.



Cromatografía:

Este método depende de la distribución de los Componentes de la mezcla entre dos fases inmiscibles. Por ejemplo, por esta técnica se pueden separar los componentes de la tinta de pluma o de un plumón.

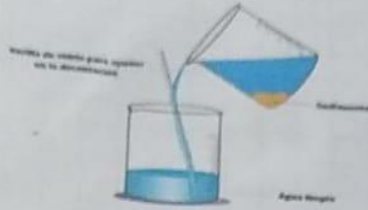
El procedimiento es muy sencillo, lo puedes hacer en tu casa. Coloca un poco de agua en la superficie de un plato y en el gis o papel filtro marca un punto con tu plumón o plumón y deja que entre en contacto con el agua del plato.



Sedimentación: Es una operación basada en la diferencia de densidades de los componentes de la mezcla, que permite separar mezclas heterogéneas de un sólido en un líquido o reposo o precipitación.

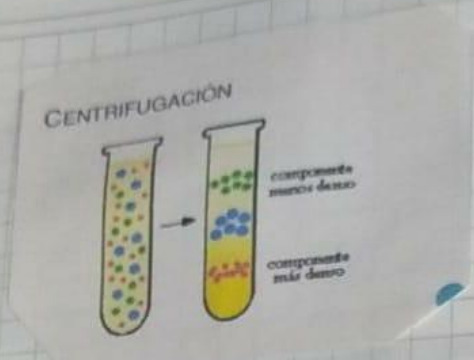


Decantación: Se utiliza para separar dos líquidos con diferentes densidades o una mezcla constituida por un sólido insoluble en un líquido. Se trata de un método basado en la diferencia por densidades.



Filtración: Se trata de una operación que permite separar mezclas heterogéneas de un sólido que se quedará en la superficie del papel y el otro componente pasará.

Centrifugación: Se trata de una operación que consiste en la separación de materiales de diferentes densidades que componen una mezcla. Para eso se coloca la mezcla dentro de un aparato llamado centrifuga que tiene un movimiento de rotación.



imantación: Consiste en separar con un iman los componentes de una mezcla de un material magnético y otro que no lo es.



FILTRATION

