



CORPORACIÓN EDUCATIVA
María Goretti
"Seguimos Evolucionando
hacia la Formación
Integral con Calidad Educativa"

AREA: QUIMICA

GRADO: QUINTO

ACTIVIDAD

FECHA:

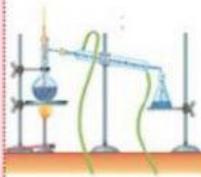
DOCENTE: **Caroll Tatiana Ovallos
Moreno**

Los métodos de separación de mezclas

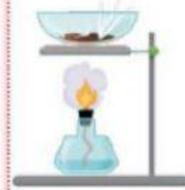
Las mezclas se caracterizan porque sus componentes conservan sus propiedades, lo que permite que se puedan separar mediante métodos como filtración, decantación y evaporación, entre otros.

Métodos de separación de mezclas homogéneas

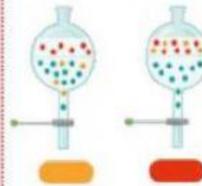
Destilación. Permite separar dos líquidos miscibles que hierven a temperaturas muy distintas o un líquido que tiene un sólido disuelto. La mezcla se introduce en un recipiente y se calienta. Cuando se alcanza la temperatura de ebullición del primer líquido, este se hace pasar por un tubo de refrigerado en el que se enfría y condensa.



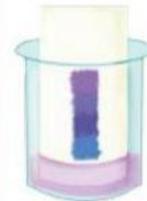
Cristalización. Se usa para separar un sólido que lo contiene, en forma de cristales. Los cristales se forman cuando el líquido se evapora. Para favorecer la cristalización, se suele calentar la solución o colocarla en una gran área superficial. Por ejemplo, la sal común se obtiene evaporando agua de mar en pozas de gran superficie.



Extracción con solventes. Para extraer el soluto de una solución, se puede agregar otro solvente no mezclable en el cual el soluto sea más soluble. Se agita y se deja reposar hasta que se forman dos fases bien claras de los solventes inmiscibles. Se separan ambos y se obtiene el solvente más puro.



Cromatografía. Se utiliza para separar los distintos componentes de una mezcla homogénea aprovechando su distinta afinidad con un disolvente. Las técnicas cromatográficas son muy variadas, pero en todas hay una fase móvil, que puede ser un líquido o un gas, y una fase estacionaria, que suele ser un sólido.



ACTIVIDAD

Selecciona los métodos de separación de mezclas homogéneas
