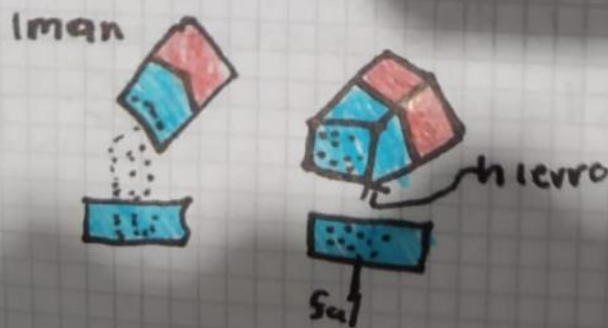


## separacion magnetica:

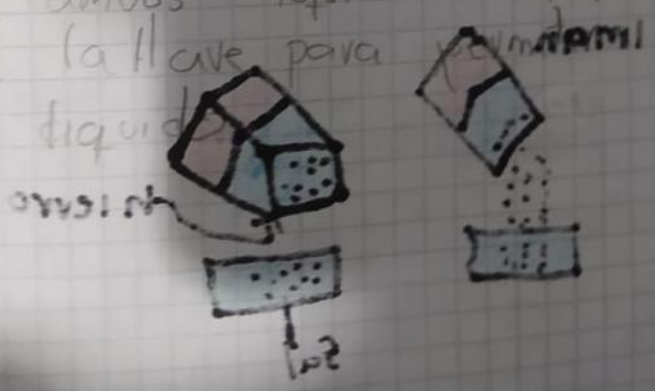
Se usa para separar sustancias magneticas, como el hierro, de otras que no lo son.

La propiedad de ser atraidos por los imanes que presentan estas sustancias se aprovecha para separarlas del resto de los componentes de una mezcla.



hacer pasar la mezcla a través  
de un papel filtro

decantación: la decantación se utiliza  
para separar líquidos que no son  
solubles entre si y presentan diferentes  
densidades, como mezcla de aceite y  
agua, para ello se vierte la mezcla  
en un embudo especial, en el que se  
regula el paso del líquido mediante  
una llave, se deja reposar la mezcla  
hasta que ambos líquidos se separan  
y se abre la llave para



# Metodos de separacion de mezclas

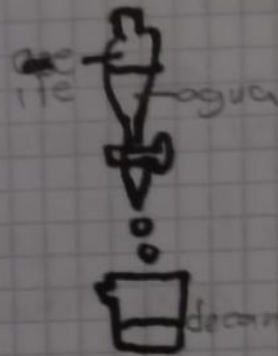
Mezclas heterogeneas presentan dos o mas fases



Tamizacion



Filtracion

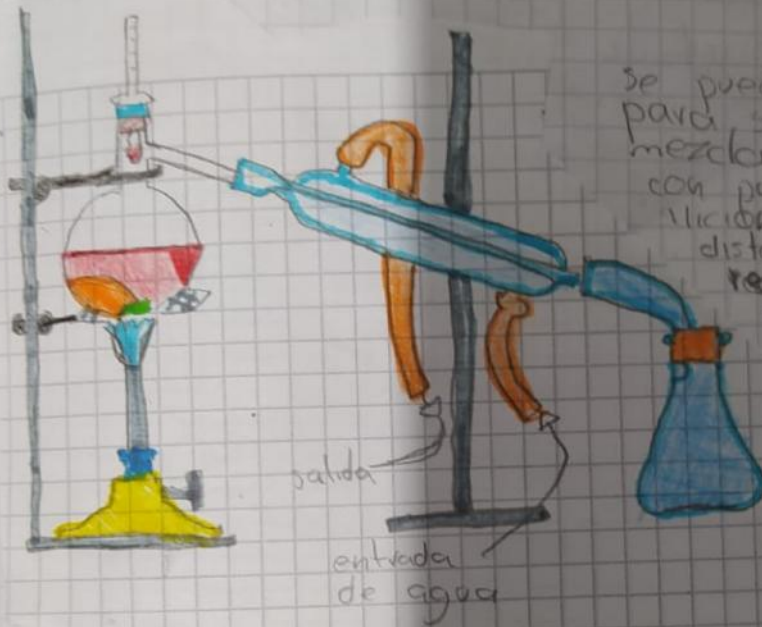


decantacion

Tamizacion: la tamizacion se utiliza para separar mezclas de solidos diferentes en tamanos de diferentes formas, consiste en hacer pasar la mezcla en traves de distintos tamices.

Filtracion: se emplea para separar un solido mezclado, un liquido en el que no es soluble y unente

## Destilación simple



se puede usar para separar una mezcla de líquidos con puntos de ebullición bastante distante o para recuperar un solvente

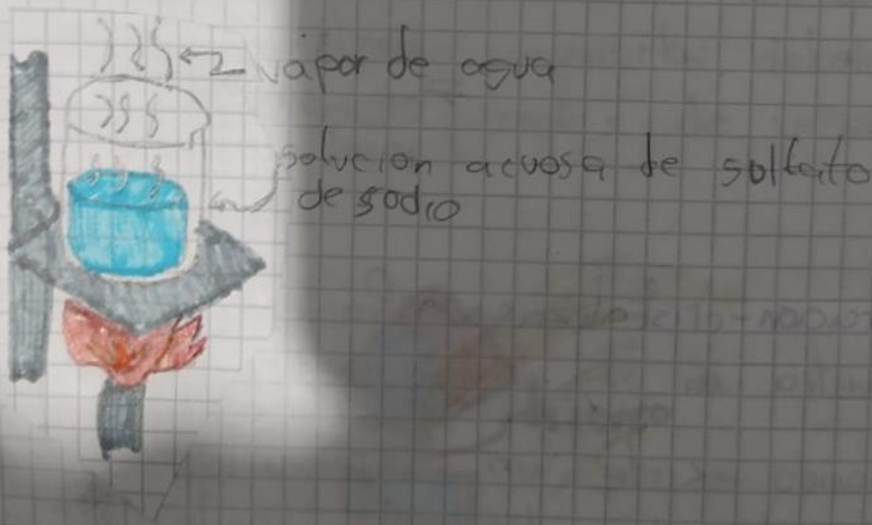
## Destilación fraccionada

Se utiliza cuando la mezcla de productos líquidos que se pretende destilar contiene sustancias volátiles de diferentes puntos de ebullición con una diferencia entre ellos menor a  $20^{\circ}\text{C}$ .

La destilación fraccionada se puede realizar a presión atmosférica

no depende de su temperatura.

- Aparte de la evaporación, el proceso de transpiración también lleva agua almacenada en las hojas de la vegetación hacia la atmósfera.



mezclas homogéneas: presentan una sola fase

tipos de mezclas y sus métodos físicos de separación

mezclas homogéneas

agua-sal

agua-alcohol

sangre

petróleo

tinte

método de separación

evaporación/cristalización

destilación

centrifugación

destilación fraccionada

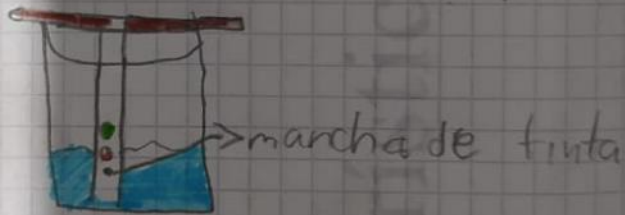
cromatografía en papel

evaporación-cristalización: Propiedad Física (se encuentra en su punto de ebullición)

• Cuando existe un espacio libre en una de un líquido caliente, una parte de sus moléculas está en forma gaseosa que al equilibrarse, la cantidad de materia gaseosa define la presión de vapor saturante, la cual

## Cromatografía

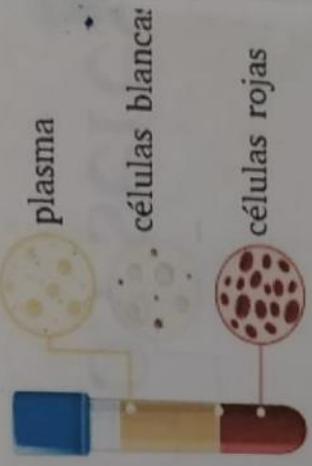
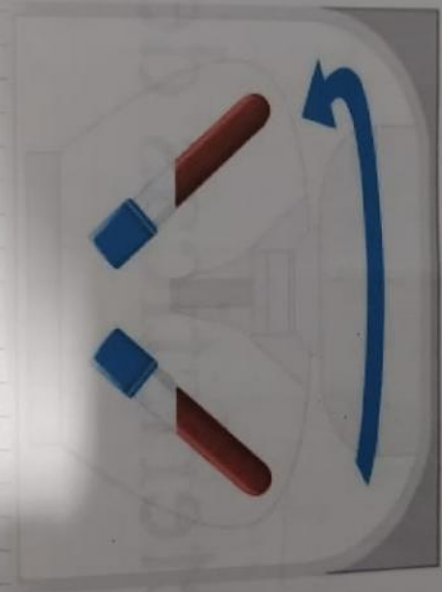
- La cromatografía es una técnica de separación de sustancias que se basa en las diferentes velocidades con que se mueve cada una de ellas a través de un medio poroso arrastradas por un disolvente en movimiento.



biológica, una evolución geológica e incluso una evolución estroica

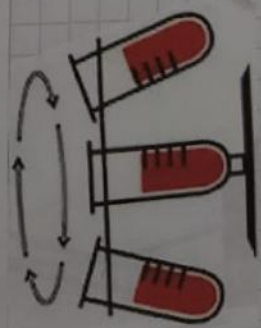
centrifugación

con metala por el cual se pueden separar solidos de líquidos de diferente densidad por medio de una fuerza



separación de componentes

centrifugadora





o a presión reducida, tal como se  
ha comentado para destilación simple  
en el apartado anterior.

