

Química

# Métodos de Separación de Mezclas

UNIDAD 1:  
“Una ciencia para todos”

Quím. María Guadalupe Castillo Arteaga



*Universidad Autónoma del Estado de Hidalgo*

*Escuela Preparatoria Número Cuatro*



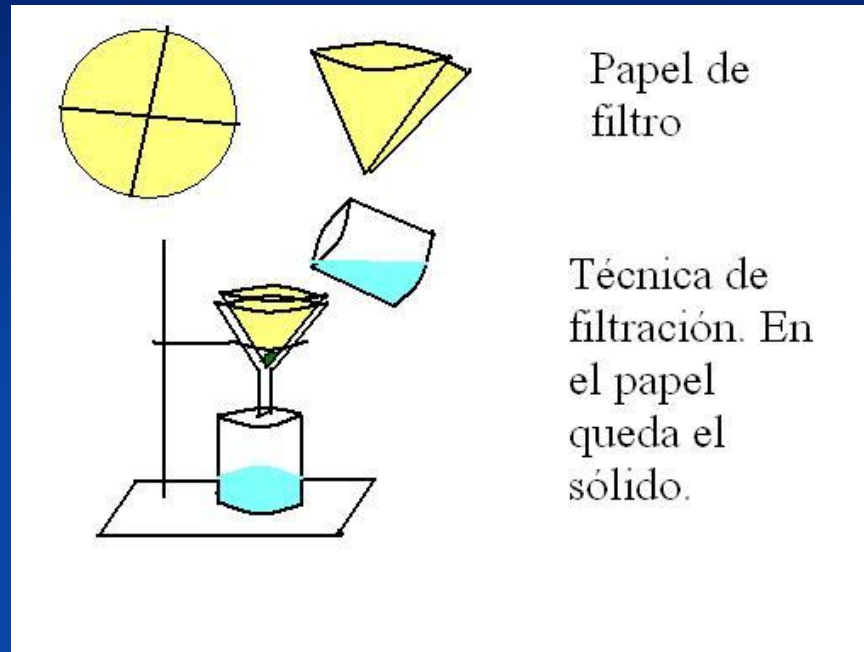
# Métodos de separación

Los Métodos de separación se basan en diferencias entre las propiedades físicas de los componentes de una mezcla, tales como: Punto de Ebullición Densidad,, Presión de Vapor, Punto de Fusión, Solubilidad, etc. Los Métodos más conocidos son:



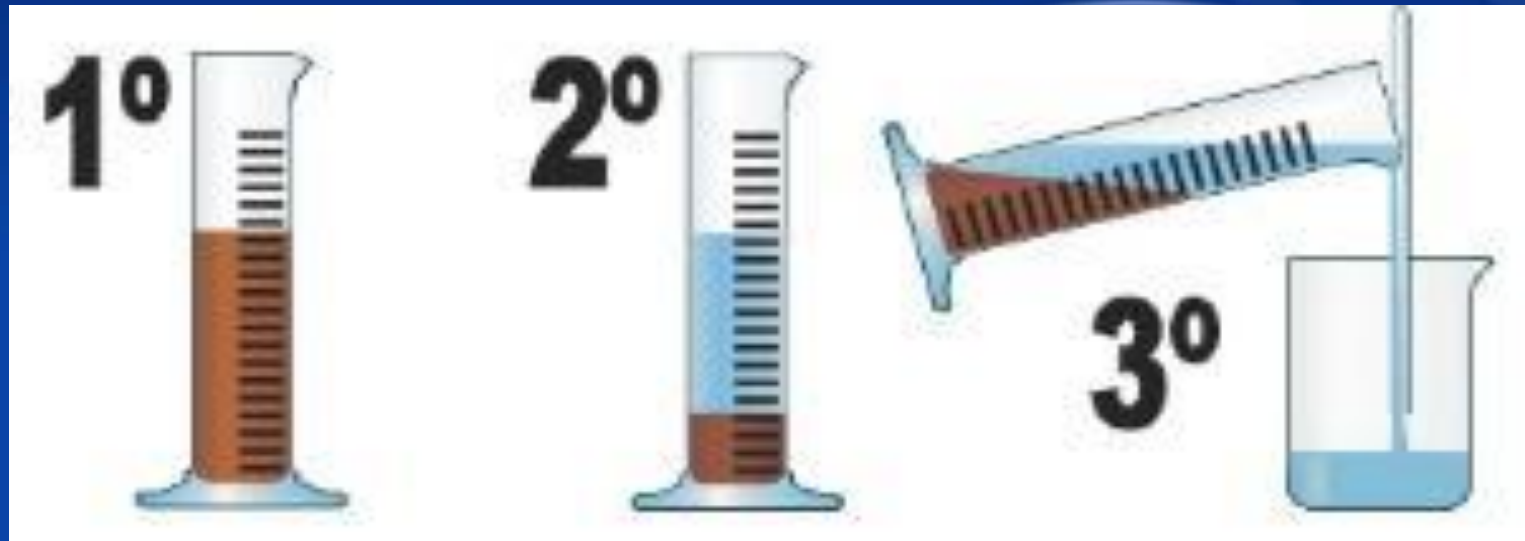
# Filtración

El procedimiento de filtración consiste en retener partículas sólidas por medio de una barrera, la cual puede consistir de mallas, fibras, material poroso o un relleno sólido.



# Decantación

Consiste en separar componentes que contienen diferentes siempre y cuando exista una diferencia significativa entre las densidades de las fases. Se efectúa vertiendo la fase superior (menos densa) o la inferior (más densa).



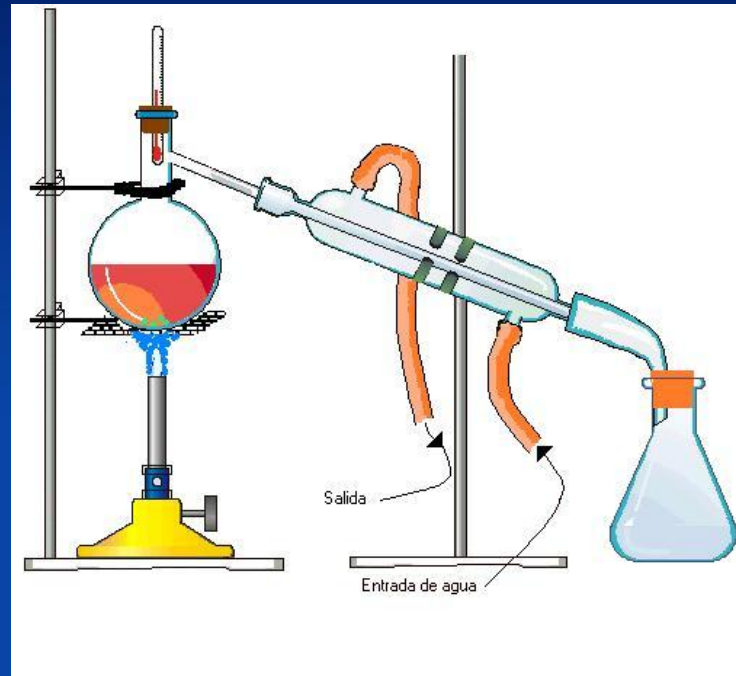
# Evaporación

El procedimiento de Evaporación consiste en separar los componentes mas volátiles exponiendo una gran superficie de la mezcla. El aplicar calor y una corriente de aire seco acelera el proceso.



# Destilación

Consiste en separar los componentes de las mezclas basándose en las diferencias en los puntos de ebullición de dichos componentes



# Separación de mezclas

Ver mas información



*Universidad Autónoma del Estado de Hidalgo*  
*Escuela Preparatoria Número Cuatro*



# BIBLIOGRAFÍA

Martínez M., E. (2006) *Química 1*. México: Thomson

Recio del Bosque, F. (2008) *Química Inorgánica. Bachillerato*. México: Mc Graw Hill.



Universidad Autónoma del Estado de Hidalgo

Escuela Preparatoria Número Cuatro

