

Procesos y Cambios de la Materia

Transformación Química: Cambio en la naturaleza de la sustancia, hay una modificación profunda y **permanente**. Ej: rx combustión, transferencia protónica, rx descomposición y RedOx.

Transformación Física: No afecta la composición, solo es un reordenamiento a nivel macroscópico y son **reversibles**. Como por ejemplo los **cambios de estado**.

Procesos Físicos de Separación de Mezclas

En estos no se utiliza ningún proceso, transformación o reacción química.

Tamización: Separación de **mezclas sólidas heterogéneas** en forma de granos de **distintos tamaños**, la mezcla pasa por uno o varios tamices para que cada componente quede en un tamiz.



Imantación: Aplica solo para mezclas donde un elemento tenga **propiedades magnéticas** para que este sea atraído por un imán.



Filtración: Sirve para separar mezclas homogéneas de líquidos con sólidos no solubles, se usa un embudo hecho de papel de filtro por dentro.



Evaporación: Permite separar un sólido de un líquido en mezcla homogénea, siendo el punto de ebullición del primero mayor y provocando que el líquido se evapore y el sólido quede (se usa cuando no hay interés en el líquido).

Centrifugación: Separa líquidos de distintas densidades, se coloca la mezcla en una centrífuga la cual deja las partículas de mayor densidad al fondo y las más livianas en la parte superior.

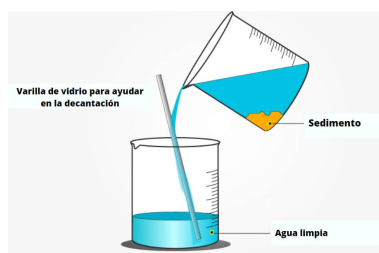


Procesos Químicos de Separación de Mezclas

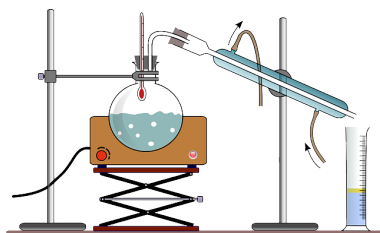
Precipitación: Se usa cuando hay un **soluto sólido en un solvente líquido**. Eleva la T° y se concentra para ser filtrada y colocada en un cristizador donde reposa hasta que el líquido se evapora y la parte sólida se preserva como cristales.



Decantación: Separar **líquidos con diferentes densidades e inmiscibles**, solo se deja reposar la mezcla en un embudo para que la parte densa se ubique en la parte inferior y al abrir la llave del embudo de decantación esta cae.



Destilación: Cuando una mezcla es de 2 **líquidos con distintas T° de ebullición** se aumenta la T° el que tenga la menor pasa primero a fase vapor y luego se condensa en otro recipiente.



Cambios de Estado

