

ACTIVIDAD DE QUÍMICA N°11. GRUPO 3º2

MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE FASES

Los sistemas heterogéneos son aquellos sistemas formados por dos o más fases. Es posible separar dichas fases mediante la aplicación de diferentes métodos que estudiaremos.

Para aplicar dichos métodos necesitaremos de la ayuda de algunos materiales de laboratorio, por eso es necesario conocer sus nombres, así como también para qué sirven.

MATERIALES DE LABORATORIO MÁS UTILIZADOS



Piseta: sirve para colocar agua en otros recipientes como los tubos de ensayo



Tubos de ensayo: sirve para hacer pequeños ensayos.



Gradilla: sirve para apoyar los tubos de ensayo



Soporte universal: sostener y organizar el material



Pinsas: sostener el tubo de ensayo para calentarlo a la llama



Cuenta gotas: agregar o extraer líquidos por goteo



Pipetas: sirven para medir volúmenes con gran precisión



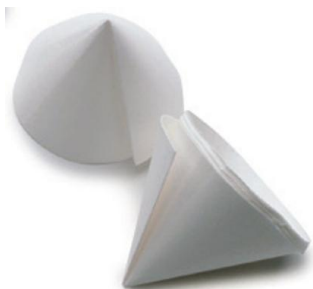
Matraz Erlenmeyer: sirve para calentar o contener



Matraz aforado:
sirve para preparar
soluciones y medir
volumenes.



Vaso de bohemia:
sirve para preparar
o calentar
sustancias y
traspasar líquidos



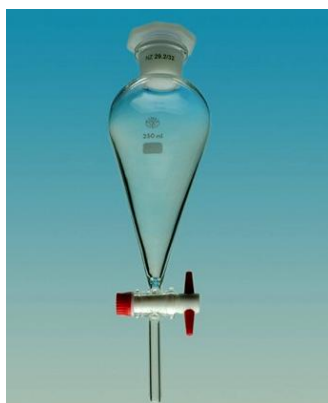
Papel de filtro:

Generalmente se introduce en un embudo y se utiliza para filtrar, permitiendo el pasaje de un líquido por los poros del papel y reteniendo un sólido.



Tamiz:

Se usa para separar las partes finas de las gruesas de algunas cosas y está formado por una tela metálica o rejilla tupida que está sujeta a un aro. Existen de diferentes tamaños.



Embudo de decantación:

Elemento de vidrio que se emplea para separar dos líquidos que no se mezclan. En la parte superior presenta un orificio con un tapón por la que se procede a cargar su interior. En la parte inferior posee una llave de paso que permite regular o cortar el flujo de líquido a través del tubo que posee en su extremo más bajo.

ACTIVIDAD:

Suponer que estamos realizando una actividad en el laboratorio de química y la misma consiste en separar las fases de 4 sistemas heterogéneos diferentes los cuales están formados por:

Sistema 1: Arroz y fideos

Sistema 2: agua y talco

Sistema 3: agua y aceite

Sistema 4: alfileres metálicos y botones

- a) Nombra los diferentes materiales de laboratorio que serían más conveniente utilizar para separar las fases de cada uno de los sistemas anteriores. Si quieres sugerir alguno que no está presente en la lista anterior puedes hacerlo si eso facilita la separación de las fases.
- b) Detalla los procedimientos que realizarías para separar las fases de cada uno de los sistemas mediante diferentes pasos.