# CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS III TERCERO BLANCO

Apuntes 10

MÉTODOS DE SEPARACIÓN DE MEZCLAS: pag 43, 44 y 45 CONTINUACIÓN

EVAPORACIÓN: A través de los rayos solares en una disolución de agua salada, estos evaporan el agua y quedan en el recipiente partículas de sal solidificadas. colocar fecha de inicio

PRECIPITACIÓN: Por acción la gravedad partículas sólidas que no se disuelven en una disolución tienden a bajar y asentarse o precipitarse, este método también recibe el nombre de decantación. Licuado de chocomilk concentrado y lo dejan reposar en un vaso

TAMIZAJE: A través de una malla porosa o tamiz, las partículas grandes sólidas quedan atrapadas ahí, permitiendo el paso a las partículas pequeñas. Colador revuelven harina y arroz, y separamos la mezcla 2 recipientes.

FILTRACIÓN: Se hace pasar a través de una tela una disolución y partículas pequeñísimas sólidas quedan en esa tela, permitiendo el paso a la demás disolución

CROMATOGRAFÍA: Se presentan dos fases una móvil y otra estacionaria, en donde la mancha de dicha disolución queda estacionaria, mientras que la demás sustancia se extiende sobre el material, ya sea tela o papel, siendo ésta la fase móvil

CRISTALIZACIÓN: En una disolución dulce, por acción de la baja temperatura, se adhieren pequeños cristales a un hilo o péndulo incrustado en la preparación.

MAGENTIZACIÓN: Se presenta cuando en una mezcla de objetos metálicos y otras sustancias se hace pasar un imán, atrayendo solo los objetos de metal como lo es el caso del fierro.

SELECCIÓN: En el caso de una ensalada, se extrae mecánicamente algún alimento que no se de su agrado, presentándose el método de separación o selección

DESTILACIÓN: Se hace pasar una mezcla homogénea en un refrigerante que a través del calor en la parte de la superficie se adhiere la sustancia y se colecta el destilado.

PRÁCTICA # 6

PREPARACIÓN DE UN COLOIDE ARTIFICIAL (GELATINA)

INTRODUCCIÓN: En la vida cotidiana existen una serie de sustancias coloidales, que pueden ser naturales o artificiales. Los coloides están formados por dos fases: Una dispersa (menor cantidad) y otra dispersora o dispersante (mayor cantidad)

OBJETIVO: Preparar una sustancia coloidal artificial para conocer cuál es su fase dispersa y cuál su dispersante

MATERIALES:

Un recipiente de 2 litros para hervir el agua o la leche

Una cuchara grande

Un sobre o una cajita de la gelatina a preparar

Un molde o recipientes para colectar el preparado

Franela o magitel

Un litro de agua o leche

PROCEDIMIENTO:

1.-Poner a hervir el agua

2.-Vaciar cuidadosamente el contenido

3.-Mezclar hasta que se disuelva x completo

4.-Verter en moldes y dejar enfriar

5.-Refrigerar

6.-Cuál es la sustancia que actúa como fase dispersora o dispersante:

7.-Cuál es la sustancia que actúa como fase dispersa

8.-Estado en que se encuentra su preparación ya refrigerada:

IMAGEN

CONCLUSIÓN