Materia: Química

Profesora: Navarro Micaela Yanina

Curso: 4° año B

* BIBLIOGRAFÍA ACTUAL: José Maria Mautino 1° Edición 1992. Química 4. Aula taller. Tercera edición. Cuarta reimpresión*.* Editorial Stella.
* PÁGINAS: 45,46

**Trabajo Práctico N° 11**

**Tema: SISTEMA MATERIALES**

**METODOS DE SEPARACION DE MEZCLAS**

Las mezclas, como hemos indicado, pueden ser heterogéneas u homogéneas. Para separar los componentes de una mezcla se usan diferentes métodos que no alteran sus propiedades. Según el tipo de mezcla, se pueden usar métodos muy sencillos o bien requerir aparatos especiales.

**ACTIVIDADES**

1- ¿Cómo separar una mezcla heterogénea de un sólido que está en la superficie de un líquido?

2- ¿Cómo separar una mezcla heterogénea de un líquido y un sólido?

3- ¿Cómo se separa una mezcla heterogénea de dos líquidos?

4- ¿Cómo se separa una mezcla heterogénea de dos sólidos?

5- ¿Cómo se separa una mezcla heterogénea de dos sólidos, y uno de ellos tiene propiedades magnéticas?

6- ¿Cómo se separa un sólido disuelto en un líquido?

7- ¿Cómo se separa una solución de dos líquidos?

8- Completar el siguiente cuadro:

| Sistema material | Tipo de sistema | Número de fases | Número de componentes | Método de separación |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Agua salada, arena, clavos, hielo |  |  |  |  |
| Limaduras de hierro, azufre en polvo y arena |  |  |  |  |
| Agua, alcohol y hielo |  |  |  |  |