

# SEPARACIÓN DE MEZCLAS

## 1. SEPARACIÓN DE UNA MEZCLA DE LÍQUIDOS NO MISCIBLES

### **MATERIAL:**

Agua, Aceite.

Embudo de decantación.

Vasos para recoger las sustancias ya separadas.

Haz una mezcla de aceite y agua. Nota cómo el aceite es menos denso que el agua y flota. Vierte toda la mezcla en un embudo de decantación. Abre el grifo y deja que vaya saliendo el agua completamente. Procura que no salga nada de aceite. Recoge el agua en un vaso. Que la llave quede bien cerrada.

Coloca otro vaso debajo del embudo para recoger todo el aceite. Así has separado la mezcla.

## 2. SEPARACIÓN DE LOS COMPONENTES DE UNA MEZCLA DE SÓLIDOS.

### **MATERIAL:**

Limaduras de hierro.

Azufre en polvo.

Sal de cocina, triturada.

Cápsula de porcelana, papel de filtro, embudo, imán.

Al hacer la mezcla de estos tres productos puedes observar a simple vista sus componentes.

#### **a) Separación del hierro:**

Lo harás mediante un imán, protegiendo sus polos con un plástico o papel muy fino, para evitar que las limaduras ensucien el imán. Así las limaduras aparecen más limpias.

#### **b) Separación del azufre:**

Echa la mezcla de azufre y sal en un vaso y añade agua destilada. Filtra todo el contenido. En el filtro quedará el azufre, insoluble. En el vaso se encuentra el filtrado con la sal disuelta en agua.

#### **c) Separación de la sal:**

Pon el agua salada en una cápsula de porcelana y calienta suavemente para que la ebullición no sea tumultuosa. Procura proteger con un papel la cápsula al final de la ebullición, para así no perder sal, la cual se marcharía por decrepitación.

Has logrado así la separación de los tres componentes.