

Práctica: Obtención de un jabón

Objetivo:

- Familiarizarse con alguno de los tipos de reacciones orgánicas vistas a lo largo de la unidad didáctica.

Productos:

- Hidróxido sódico (NaOH).
- Etanol.
- Aceite de cocina.

Material:

- Matraz erlenmeyer.
- Mechero.
- Molde.
- Vaso de precipitados.
- Probeta.
- Varilla de vidrio.
- Vidrio de reloj

Fundamento:

- Un jabón es la sal sódica o potásica de un ácido graso superior. Se puede obtener por saponificación de un aceite o una grasa.

Procedimiento:

- En un erlenmeyer de 100 cm³, se disuelven 2 g de hidróxido de sodio en 50 cm³ de etanol.
- Se añaden 10 cm³ de aceite de cocina (trioleato de glicerina) y se agita para que se mezcle bien. Se calienta al baño maría durante 20 minutos. Se vierte sobre un molde adecuado y se espera a que se enfríe.
- Se debe formar un sólido blanco que es el jabón.

Actividades:

- ¿Qué tipo de reacción orgánica es?
- Escribe la ecuación química que representa