

## IDENTIFICACIÓN DE LÍPIDOS: FABRICANDO JABÓN

---

Los lípidos son sustancias parcial o totalmente insolubles en agua. La práctica tiene como objetivo poner de manifiesto ciertas propiedades de los lípidos, que puedan servir para su identificación.

### **Material**

- Gradilla con tubos de ensayo
- Vaso de precipitados
- Hornillo
- Tartera para preparar baño María
- Pipetas
- Solución de hidróxido sódico (Na OH) al 20%.
- Colorante o aromatizante
- Recipiente o molde para colocar el jabón formado

### **Método**

- \* Para preparar NaOH al 20% es muy importante añadir la sosa al agua y no el agua a la sosa, para evitar una mini explosión/erupción.
- \* En un vaso de precipitados se ponen 5 cc de aceite vegetal y 5 cc de la solución de NaOH al 20%.
- \* Si se quiere obtener mayor cantidad de jabón doblar o triplicar las cantidades.
- \* Agitar enérgicamente y colocar el vaso al baño María unos 30 a 40 minutos. Si las cantidades son mayores hay que esperar más tiempo.
- \* Si no se remueve se separan tres capas (capa inferior de glicerina, capa intermedia de jabón y capa superior de aceite que no ha reaccionado).
- \* Se debe remover de vez en cuando para que se mezclen bien los productos y obtener la mayor cantidad de jabón enriquecido en glicerina.
- \* Se pueden añadir los colorantes y aromas al final del proceso.
- \* El jabón está formado cuando la mezcla se vuelve pastosa, se vierte en el molde y se deja enfriar. Se deja al aire para que seque y solidifique.

### **Cuestiones**

- \* *Explica esta reacción*
- \* *¿Por qué se calienta la mezcla?*