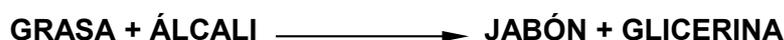


ACTIVIDAD N° ____: FABRICACIÓN DE JABÓN**INTRODUCCIÓN**

Los jabones son sales sódicas o potásicas de ácidos grasos de 12 o más átomos de carbono. Estas sales desprenden la suciedad (lavan) porque las colas hidrófobas de las moléculas de jabón se unen a las grasas, mientras que las cabezas hidrófilas lo hacen al agua; así la grasa se desprende y queda flotando en el agua jabonosa.

Los jabones se fabrican a partir de grasas animales o vegetales mediante una reacción química llamada **saponificación**, en la que una grasa sufre una hidrólisis en presencia de un álcali como NaOH; se rompen los enlaces éster y se forma jabón, quedando libre la glicerina.

**MATERIALES**

- Aceite de oliva (puede utilizarse aceite usado de cocina)
- Cloruro de sodio
- Probeta de 100 cc
- Varilla agitador
- Mechero Bunsen
- Disolución de hidróxido sódico (25 g en 100 ml de agua)
- Vaso de precipitado de 1000 ml
- Vaso de precipitado de 250 ml
- Soporte con aro y rejilla

PROCEDIMIENTO

1. Pon 50 ml de solución de hidróxido sódico.
2. Añade lentamente 50 ml. de aceite, agitando constantemente.
3. Coloca el vaso de 250 ml al baño María dentro del vaso de 1000 ml, de forma que el agua cubra el nivel de la mezcla.
4. Calienta suavemente con agitación constante durante 30 min. Si el vaso se llena de espuma, retira el vaso hasta que descienda.
5. Añade agua caliente saturada de cloruro de sodio. Agita y deja reposar (este proceso se llama "salado").

CUESTIONES

1. Haz una lista con los diferentes tipos de jabones que conoces y sus diferentes aplicaciones.
2. Identifica las capas que aparecen en el recipiente, antes del salado, e indica su composición.
3. ¿Para qué añadimos cloruro de sodio una vez formado el jabón?