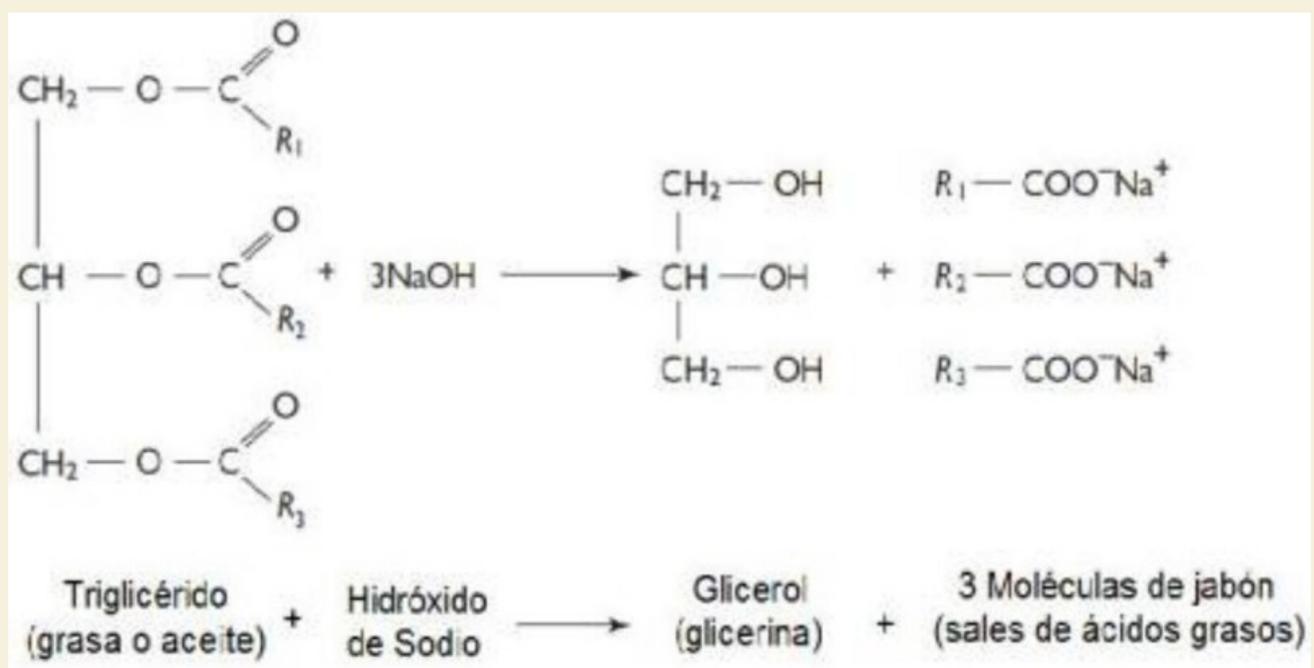
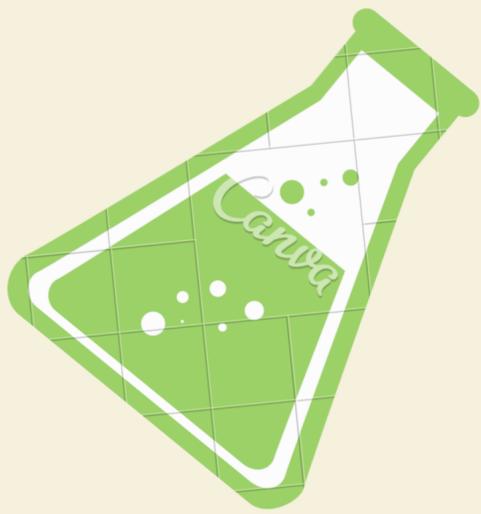


COMO HACER JABÓN EN CASA

EJEMPLO PRÁCTICO DE UNA REACCIÓN DE SAPONIFICACIÓN





FUNDAMENTO CIENTÍFICO

01

Realización del experimento

Se prepara en un balde de plástico una disolución de 200 g de sosa cáustica en 1'5 l de agua. Esta reacción desprende calor por lo que hay que esperar 2 h a que enfríe. A continuación, se añade 1'5 l de aceite de oliva usado y se remueve en una sola dirección con una pala de madera hasta que cambia de aspecto la mezcla y se empiezan a formar grumos de jabón. Se deja reposar 12 h, se corta en porciones y se dejan secar.

02

Base química de la reacción

Se llama **SAPONIFICACIÓN** a la reacción que produce la formación de jabones. En esta reacción se separan las grasas en glicerina y ácidos grasos en presencia de una base fuerte como la sosa. Los ácidos grasos se transforman en sus sales sódicas:

EL JABÓN.

Este jabón será muy suave para la piel y la ropa por la presencia de glicerina que es un subproducto de la reacción.

03

Para saber más haz click aquí

