



El escenario

Tema	Reacciones químicas/¿Cómo preparar un jabón?
Duración	6:25
Objetivo principal	Para mostrar la reacción entre un aceite y NaOH
Objetivos detallados	,
Estructura y descripción de los experimentos:	
1. Introducción	Descripción: La motivación del experimento es hacer jabón a través
	de la reacción de saponificación.
2. Tema principal	Descripción: ¿cómo hacer jabón a partir de una base y aceite? ¿Qué
	sucede durante la reacción?
Parte 1	
(0:40),	Tools: Aceite, NaOH, placa de agitación
Experimento 1 (0:44)	Descripción: Preparar una solución de 42 g de NaOH en 250 mL de agua. Agregue lentamente el NaOH porque comenzará a calentarse debido a que ocurre una reacción exotérmica. Ten cuidado. Una vez disuelto el NaOH, agregar 250 mL de aceite. Luego revuelva durante unos 40 minutos a temperatura ambiente. La mezcla se volverá lentamente más suave y opaca; debe espesar a una consistencia similar a la de un pudín. La reacción entre el aceite y el NaOH es de naturaleza exotérmica porque se libera calor durante la reacción.
	glicerol. Después del proceso en el que los triglicéridos se combinan con una base fuerte como NaOH para formar sales metálicas de ácidos grasos durante el proceso de elaboración del jabón. En tres días, el jabón estará lo suficientemente duro. Preguntas: ¿Qué es la reacción de saponificación? – es el proceso de convertir ésteres en jabones y alcoholes por la acción de una solución acuosa alcalina como NaOH.
3. Resumen, evaluación y notas	Conclusiones: Agregue lentamente el sodio, porque comenzará a calentarse debido a que se produce una reacción exotérmica. Aplicaciones: La saponificación se utiliza en los extintores de incendios de productos químicos húmedos para convertir las grasas y los aceites quemados en jabón no combustible que ayuda a extinguir el fuego. Además, la reacción es endotérmica y reduce la temperatura de las llamas al absorber calor del entorno.







En la fabricación de jabones, sirven para diferentes propósitos como lavado, limpieza y lubricación.
Nivel: Escuela secundaria

