



INFORME FINAL Bitácora 7



Proyecto Enjambre - FOCIEP Norte de Santander

Mes 04 de 2016



PROYECTO ELABORACIÓN DE JABÓN CASERO A PARTIR DE ACEITE COCINA USADO

GIEQUIMOT11

Investigadores:

Daliana Trigos Santana

Johan Andrey Gutiérrez

Alexis García Fuentes

Nelson Molina

Aura Elena Picón

Verónica Mercedes Lanzziano

Jaider Elí Contreras

Roberth Fernando Rodríguez

Cristian Leonardo Ríos

Julián Camilo Mora

Anyi Magrteh Duarte

Diego Andrés Flórez

Jhon Jairo Picón

Dairo Lanzziano

José Danilo Jiménez

Gustavo Andrés López



Edgar Fernando Trigos

Vanessa Alexandra Santiago

Keily Tatiana Castro

Aura Cristina Carrascal

Leonardo Montaño

Grado 11

Co-Investigador:

Yamile Torrado Rincón

Colegio Edmundo Velásquez
Ocaña



RESUMEN

La fabricación del jabón artesanal puede ser un proceso muy sencillo. Además de ahorrar dinero y de usar un jabón más natural estamos reciclando el aceite usado. El aceite es una de las fuentes de contaminación de las fuentes hídricas.

Los usos que puedes dar a este jabón artesanal son muchos, como por ejemplo se puede utilizar para los platos y lavar la ropa a mano. Para la producción de jabón ocurre una reacción química llamada saponificación, donde también se forma glicerina; en el cual un ácido graso (de origen animal o vegetal) se combina con una solución de álcali (hidróxido de sodio o de potasio). El jabón es una mezcla de sales de ácidos grasos y está conformado por sustancias de naturaleza muy contradictoria, es un surfactante. De esta manera el jabón forma una emulsión con la grasa y el agua removiendo la suciedad. A la hora de hacer jabón artesanal debemos tener unas precauciones mínimas, como por ejemplo no usar utensilios de aluminio, optar por los de madera o plástico resistente. Debemos hacer el jabón en un lugar que esté bien ventilado y ponernos unos guantes y gafas.

Por medio de esta investigación queremos mostrar a los demás que la química puede ser utilizada para el bien de la humanidad.

Palabras Claves: Saponificación, Reciclar, reacción química, hidróxido de sodio, jabón, investigación

SUMMARY

Making handmade soap can be a very simple process. Besides saving money and using a natural soap we are recycling used oil. Oil is one of the sources of contamination of water sources.

The uses that can give this handmade soap are many, such as may be used for dishes and washing clothes by hand. For soap production occurs a chemical reaction called saponification where glycerine is also formed; in which a fatty acid (of animal or vegetable origin) is combined with a solution of alkali (sodium hydroxide or potassium). The soap is a mixture of salts of fatty acids and consists of substances of very contradictory nature, is a surfactant. Thus soap forms an emulsion with the fat and water removing dirt. When making handmade soap must have some minimal precautions, such as not using aluminum cookware, opt for wood or durable plastic. We must make soap in a place that is well ventilated and put on gloves and goggles.

Through this research we want to show others that the chemical can be used for the good of humanity.

Keywords: Saponification, Recycle, chemical reaction, sodium hydroxide, soap, research

INTRODUCCIÓN

La necesidad apremiante que tiene nuestro planeta hoy en día ha llevado a que nuestra vida y visión cambien con respecto a la calidad del medio ambiente en el que vivimos. El consumismo en nuestra sociedad que cada día crece a pasos agigantados tiene en riesgo nuestro medio ambiente debido a que todo lo desechamos sin tener en cuenta el daño que hacemos en el planeta.

Es así como los aceites usados contaminan las fuentes hídricas de nuestras ciudades, por este motivo pretendemos realizar un aporte mínimo al planeta mostrando la siguiente propuesta que puede contribuir con un granito al medio ambiente.

ANEXO BITÁCORA 7 – INFORME FINAL

JUSTIFICACIÓN

Teniendo en cuenta los problemas ambientales que cada día van creciendo más es importante destacar propuestas que contribuyan a la mejora del ambiente. La idea de reciclar productos que puedan ser provechosos para el hombre y la sociedad es cada día la mejor opción para cuidar nuestro medio ambiente.

Otro de los retos es la implementación del negocio con fines lucrativos para la región y la institución y como contribución a la sociedad por ser un producto barato y de excelente calidad para los consumidores.



OBJETIVOS

GENERAL:

Proponer una estrategia de reciclaje mediante el uso de aceite de cocina usado para la creación de un jabón casero con los estudiantes del Colegio Edmundo Velásquez del Corregimiento de Otaré.

ESPECÍFICOS

- Elaborar un jabón a bajo costo y excelente calidad a partir de aceite de cocina usado.
- Sensibilizar a la comunidad acerca de los riesgos de desechar el aceite usado por las cañerías.
- Comercializar el producto a nivel municipal y de provincia para dar a conocer el producto.
- Evaluar el impacto del producto y los beneficios para el ambiente

HISTORIA

El jabón sirve para la higiene personal y para lavar algunos objetos. El jabón es una mezcla de sales de ácidos grasos. La fuente de los ácidos grasos pueden ser los aceites triglicéridos de origen vegetal o la grasa de origen animal, como el sebo de res. La etapa fundamental de la fabricación de jabón es la saponificación, donde ocurre la reacción Grasa + álcali→ jabón + glicerina; sin embargo el proceso, ya sea industrial o artesanal, consta de dos etapas más: el salado o sangrado (separación de la glicerina y el álcali que no ha reaccionado del jabón) y el moldeado.

La manufactura del jabón existe aproximadamente hace 5000 años. Ciertos documentos muestran que el jabón fue manufacturado en el Medio Oriente (específicamente en Babilonia) por la mezcla caliente de cenizas, agua y grasa animal. El carbonato de potasio en las cenizas reacciono con la grasa y se convirtió en un jabón. Los antiguos Egipcios regularmente se bañaban y limpiaban su piel con este jabón. Los Árabes y los Romanos perfeccionaron el arte de hacer jabón y experimentaron con diferentes grasas y aceites, incluyendo aceites aromáticos para añadir fragancia a los jabones. Ellos encontraron que la sal ayudaba a endurecer la pasta de jabón. En las ruinas de Pompeya (Italia) han sido encontradas fábricas de jabón e incluso algunas barras.

Alrededor de la Edad Media la fabricación de jabón se extendió por Europa y algunas ciudades como Venecia fueron el centro de una extensiva industria jabonera. Los tipos de jabón producidos en el norte de Europa eran diferentes de aquellos procedentes del Mediterráneo. Los europeos del sur usaban aceite de oliva para hacer jabón de alta calidad para cuidado personal y para lavar ropa. Estos jabones estaban prácticamente libres de impurezas alcalinas. También, el tipo de álcali usado en la fabricación de jabón afectaba la calidad y las propiedades del mismo.

La Saponificación:

El método de saponificación en el aspecto industrial consiste en hervir la grasa en grandes calderas, añadiendo lentamente soda cáustica (NaOH), agitándose continuamente la mezcla hasta que comienza ésta a ponerse pastosa.

La reacción que tiene lugar es la saponificación y los productos son el jabón y la glicerina:

ANEXO BITÁCORA 7 – INFORME FINAL

Grasa + soda cáustica → jabón + glicerina

Fig. 1. Reacción de saponificación

La saponificación consta de dos etapas, la descomposición de los ingredientes en sus partes útiles y la reacción de estas para producir el jabón. Las grasas y los aceites se componen de triglicéridos, pero no se puede hacer jabón a partir de ellos; es necesario que se descomponga en ácidos grasos y glicerol. Los ácidos grasos son un elemento primordial en el proceso de elaboración de jabón, en cambio el glicerol aunque es útil no es fundamental. La desintegración de un triglicérido en sus componentes se denomina hidrólisis. En contacto con el agua todo los esteres, incluidos los glicéridos se descomponen en sus componentes, glicerina y un ácido graso.

En el proceso de fabricación de jabón, el agua hace llegar el hidróxido de sodio a todos los rincones del recipiente, permitiendo así que se produzca la hidrólisis. Cuando el agua y las grasas se mezclan, tan solo una pequeña parte del aceite se disuelve en el agua. Es decir, el agua corriente tan solo descompone ligeramente las grasas y los aceites, por esto debemos añadir hidróxido de sodio al agua.



MOTIVACIÓN PARA LA INVESTIGACIÓN

La química siempre ha sido vista como una materia difícil llena de fórmulas incomprensibles, es por esto que el grupo quiso tomar como base la química para hacerla más fácil de acceder y despertar el interés en los jóvenes de hoy.

CONFORMACIÓN DEL GRUPO DE INVESTIGACIÓN:

El grupo de investigación GIEQUIMOT11 está conformado por chicos con edades que oscilan entre los 15 y 20 años del corregimiento de Otaré un pequeño poblado cerca de Ocaña. Los estudiantes quisieron unirse a la convocatoria porque les pareció interesante y la necesidad de expandir sus conocimientos. El grupo pertenece al grado 11 del Colegio Edmundo Velásquez.



Fig. 2. GRUPO DE INVESTIGACIÓN GIEQUIMOT11



NOMBRES Y APELLIDOS	EDAD	GRADO
DALIANA TRIGOS SANTANA	19	11
JOHAN ANDREY GUTIÉRREZ	17	11
ALEXIS GARCÍA FUENTES	23	11
NELSON MOLINA	18	11
AURA ELENA PICÓN	17	11
VERÓNICA MERCEDES LANZZIANO	22	11
JAIDER ELÍ CONTRERAS	18	11
ROBERTH FERNANDO RODRÍGUEZ	17	11
CRISTIAN LEONARDO RÍOS	18	11
JULIÁN CAMILO MORA	18	11
ANYI MAGRTEH DUARTE	17	11
DIEGO ANDRÉS FLÓREZ	16	11
JHON JAIRO PICÓN	16	11
DAIRO LANZZIANO	17	11
JOSÉ DANILO JIMÉNEZ	17	11
GUSTAVO ANDRÉS LÓPEZ	18	11
EDGAR FERNANDO TRIGOS	17	11
VANESSA ALEXANDRA SANTIAGO	15	11
KEILY TATIANA CASTRO	17	11
AURA CRISTINA CARRASCAL	17	11
LEONARDO MONTAÑO	17	11





Fig. 3. LOGO REPRESENTATIVO DEL GRUPO GIEQUIMOT11

ANEXO BITÁCORA 7 - INFORME FINAL

LA PREGUNTA COMO PUNTO DE PARTIDA

¿Cómo fabricar jabón artesanal con aceite de cocina usado con los estudiantes del grado 11 del Colegio Edmundo Velásquez de Otaré?

Para la realización de la pregunta se hizo un taller en el cual los estudiantes lanzaban preguntas acerca de la química y hacíamos consultas en internet a través de diferentes páginas. Luego hacíamos reflexión acerca de las diferentes respuestas y en consenso escogíamos las mejores preguntas con sus respectivas respuestas. La meta era empezar el camino de la investigación, darle inicio a todo el proceso por el cual queríamos destacar la importancia de la química en nuestra vida cotidiana. El papel de la química en el cuidado del medio ambiente y la necesidad de crear proyectos amables con nuestro medio ambiente.



EL PROBLEMA DE INVESTIGACIÓN

¿Qué tal si nos preparamos una papas fritas con mucha salsa? Corta las papas y ponlas a freír en aceite caliente, después escúrrelas un poco y ponles un poco de sal. ¿Listo? ¿Te gustan, están buenas? Pero ¿qué hiciste con el aceite, lo tiraste por el sifón?

Mientras tú disfrutas de tus papas fritas, el aceite que utilizaste para cocinarlas recorre las tuberías hasta terminar en un río, donde se juntará con otros 120 millones de toneladas de aceite vegetal que se consume en el mundo, el cual no permite la oxigenación del agua, ni la entrada de los rayos del sol, los peces pronto comenzarán a morir.

El Residuo de Aceite Usado de Cocina (RAUC) es uno de los más grave factores de contaminación del agua, ya que es capaz de crear una capa, que es difícil de eliminar, por encima del agua, lo que dificulta el paso de oxígeno y puede matar a los seres vivos de los ríos.

Un litro de RAUC puede contaminar hasta mil litros de agua, lo que representa la cantidad de agua que toma una persona promedio durante un año. Otras estimaciones indican que el potencial contaminante es de 1 a 10 mil litros, es decir, un litro de aceite podría contaminar 10 mil litros de agua, no hay que confundir con el potencial contaminante de 1 litro de aceite usado de carro, que sí puede contaminar un millón de litros de agua.

De igual forma, tirar el aceite en los sifones provoca la obstrucción de las tuberías, ya que la grasa al enfriarse se adhiere a las paredes del alcantarillado y actúa como un imán para otros residuos, formando un tapón que impide que el agua fluya libremente.

Pero existe una solución y tú puedes ser parte de ella de una forma sencilla. El aceite comestible, con el tratamiento adecuado, puede convertirse en jabón, fertilizantes y hasta combustible para vehículos diesel. Se aconseja que el aceite de cocina usado lo pongas en una botella de plástico y lo lleves a un centro de acopio especializado, en donde le darán un tratamiento correcto a estos residuos.

Por esto los estudiantes del Edmundo Velásquez de Otaré queremos contribuir con un granito de arena al utilizar aceite de cocina usado RAUC para elaborar jabón artesanal.



TRAYECTORIA DE LA INDAGACIÓN

Recolección de la Información:

Cuando se hace una investigación, el investigador requiere conocer todo aquello que de alguna manera ya se ha escrito sobre su tema. Debe partir de la idea de que "eso" que a él le interesa, ya ha sido abordado por otros investigadores desde otro enfoque, con otra metodología, bajo ciertos conceptos particulares; por lo tanto debe mínimamente saber qué se ha dicho y cómo se ha investigado su tema. Se puede revisar el tema el "Estado de la Cuestión" en este sitio para ahondar aún más sobre la importancia de nutrirse de datos previos para construir tu tema de investigación.

Lo más importante que se debe saber al momento de buscar información es que ésta debe ser especializada; no nos sirven generalidades, datos imprecisos o incluso falsos. Hay que tratar de considerar que una averiguación debe ser lo suficientemente planeada para logar el siguiente objetivo: encontrar la información más significativa en el menor tiempo posible. Por lo cual se sugiere no usar el primer libro que se encuentre en la biblioteca, tampoco que recurrir a los buscadores comerciales, pues muchas de esas ideas no explican de manera profunda lo que se quiere investigar, ni dan elementos significativos que motiven al descubrimiento.

Durante este proceso los estudiantes utilizaron diferentes medios para recolectar la información: textos de química de la biblioteca del colegio, internet, docente.

Organización de la información:

Luego de tomar la información necesaria en la investigación que se sigue, se obtiene una gran cantidad de datos que requieren ser interpretados y sobre los cuales se busca concluir algo específico. Para esto se debe depurar y clasificar la información aplicando técnicas adecuadas. En este proceso se obtuvo toda la teoría acerca del proceso de saponificación y la historia del jabón.

Proceso y cálculo de fórmulas:

Logramos buscar diferentes métodos de preparación del jabón artesanal pero al hacer las preparaciones en el laboratorio el método más barato y rápido era hacerlo en frío. También obtuvimos un cálculo adecuado de las cantidades para obtener un jabón adecuado en tamaño y calidad.

Elaboración de jabones:

En el laboratorio se hicieron los jabones y se empacaron. El aceite es recogido en sitios de comidas rápidas donde encuentran una solución para el uso del aceite.



Evaluación del proceso:

Se le dio una muestra de los jabones a docentes, padres de familia y algunas personas para evaluar el proceso y la calidad del jabón.

RECORRIDO DE LAS TRAYECTORIAS DE INDAGACIÓN

A continuación se describirá el proceso paso a paso por medio de fotografías.



Fig. 4. BÚSQUEDA DE LA INFORMACIÓN



Fig. 5. ORGANIZACIÓN DE LA INFORMACIÓN

ANEXO BITÁCORA 7 – INFORME FINAL



Fig. 6. EXPERIMENTANDO DIFERENTES MÉTODOS DE ELABORACIÓN DEL JABÓN (EN CALIENTE)



Fig. 7. COMPROBANDO LA CANTIDAD ADECUADA DE REACTIVO (NaOH)

ANEXO BITÁCORA 7 – INFORME FINAL

REFLEXIÓN/ANÁLISIS DE RESULTADOS:

Como resultado del trabajo se llegaron a las siguientes conclusiones:

El reciclado de los materiales permite hacer un uso óptimo de ellos y mejor aún si podemos solucionar una necesidad personal como es la higiene personal.

La investigación te permite enlazar diferentes áreas del conocimiento

El trabajo en equipo es muy importante porque nos ayuda a construir el conocimiento y el pensamiento crítico así como también a dar nuestras opiniones personales.

Propiciar la investigación en el aula puede encauzar los intereses y las motivaciones hacia la construcción del espíritu científico.

La conformación del grupo de investigación es un ejercicio de aprendizaje colaborativo y negociación cultural desde donde se construye la semilla de los otros aprendizajes que tienen lugar desde la trayectoria de la investigación como estrategia pedagógica.

La trayectoria de la indagación te permite contextualizar y situar el problema que se va a desarrollar

En cuanto al trabajo del grupo de investigación desarrolló un vínculo entre el docente y el grupo que permitió cerrar la brecha entre la química como asignatura obligatoria y el amor por las ciencias.

Los jabones obtenidos fueron muy atractivos para la comunidad encontrando un apoyo constante para el trabajo

Uno de los problemas que surgió durante el proceso fue el empaque de los jabones porque hasta el momento solo logramos empacarlos en plásticos contradiciendo un poco el objetivo del proceso: evitarlos contaminantes.

En cuanto al impacto económico se puede observar que este proyecto puede convertirse en una opción de trabajo para los muchachos que al venir del sector rural no tienen muchas opciones de estudiar en una universidad, de trabajar en grandes empresas; ya que ellos pueden trabajar desde sus casas y hacer los jabones para comercializarlos.



PRODUCCIÓN DE JABÓN

La producción de jabón se realizó en los meses de Septiembre y Octubre de 2015 y se recogieron los siguientes resultados:

FECHA	PRODUCCIÓN	VENTAS
1/09/2015	40 jabones	40000
15/09/2015	30 jabones	30000
29/09/2015	35 jabones	35000
6/10/2015	40 jabones	40000
20/10/2015	40 jabones	40000
TOTAL	185 JABONES	185000

Tabla 1. Niveles de Producción

Se realizó esta producción debido a que el presupuesto proporcionado fue de 500.000 pesos y solo nos alcanzó para producir estos dos meses.

A continuación se realizará la descripción del material necesario para la realización del proyecto:

DESCRIPCIÓN DEL GASTO	DETALLE	VALOR
PAPELERÍA	Pinturas, marcadores, papel, cartulina, cartón paja, tijeras, pegante, silicona, pinceles, foamy	222.500=
INSUMOS PARA LA INVESTIGACIÓN	Hidróxido de sodio, gafas industriales, balanza, sal, guantes, aromatizante, colorante a la grasa	277.500=

ANEXO BITÁCORA 7 – INFORME FINAL

MATERIAL PARA LA ELABORACIÓN DEL JABÓN	NaOH, material de laboratorio, transporte de productos, recipientes plásticos, coladores, jarra medidora	250.000
COMERCIALIZACIÓN Y DIVULGACIÓN DEL PRODUCTO	Etiquetas, Póster, Viniplest	250.000
TOTAL		1'000.000

Tabla 2. Descripción de Gastos

La venta de los jabones se ha realizado la mayor parte entre las familias de los estudiantes y en algunas tiendas de la población. También se hicieron ventas en algunas tiendas de la ciudad de Ocaña.

ANEXO BITÁCORA 7 – INFORME FINAL

CONCLUSIONES

El proceso de elaboración del jabón artesanal es un trabajo adecuado y sitúa a los muchachos en el contexto actual de la situación del medio ambiente de nuestro planeta. Es decir, los estudiantes sienten que están contribuyendo a mejorar el medio que los rodea.

El jabón tiene una gran aceptación en la comunidad porque es algo innovador y económico para consumir.

El trabajo colaborativo y grupal permite que los jóvenes compartan el conocimiento y el trabajo de otros grupos y otras instituciones.

Este trabajo sirvió para interiorizar y aprender de una manera adecuada cómo se realiza un proyecto de investigación para un futuro tener una mejor noción a la hora de realizar una investigación, los pasos que se llevan a cabo y la forma correcta para realizarlo, de esta manera se tiene una idea más formada del trabajo al cual se enfrenta un verdadero investigador.

Para escoger el tema se hizo un taller en el cual se quiso dar solución a las numerosas problemáticas que se presentan en el ámbito escolar en cuanto a la asignatura de química y la manera en la cual se podría contribuir de manera divertida a la solución de esos problemas cotidianos.

La selección del grupo se hizo teniendo en cuenta la posibilidad de tener acceso a éste sin contratiempos y el interés que presentaban los muchachos de trabajar en este tema.

Una dificultad presente en la investigación fue la ubicación del trabajo porque es difícil encontrar los insumos y la información adecuada.



BIBLIOGRAFÍA

MONDRAGÓN MARTÍNEZ, César Humberto. PEÑA GÓMEZ, Luz Yadira. SÁNCHEZ DE ESCOBAR, Martha. ARBELÁEZ ESCALANTE, Fernando. GONZÁLEZ GUTIÉRREZ, Diana. HIPERTEXTO DE QUÍMICA 2. Santillana. 2010. Págs. 196-200

(2013). Cómo elaborar jabón artesanal en casa. 2016, de ECO AGRICULTOR Sitio web: http://www.ecoagricultor.com/como-elaborar-jabon-artesanal-en-casa/

Jimeno Castillo F. (2004). Diverticiencia. 2016, de Registro Territorial de la Propiedad Intelectual de Aragón Sitio web: http://www.iestiemposmodernos.com/diverciencia/

INKANAT. (2016). Jabón artesanal y natural: información, recetas para fabricarlos. 2016, de INKANAT Sitio web: http://www.inkanat.com/es/arti.asp?ref=jabones-artesanos

ANEXO BITÁCORA 7 – INFORME FINAL

AGRADECIMIENTOS.

El Grupo de Investigación GIEQUIMOT11 quiere dar los agradecimientos a todas aquellas personas e instituciones que hicieron posible que este proceso se llevara a cabo con éxito:

Al Señor Rector de nuestra querida Institución Colegio Edmundo Velásquez JOSÉ MARÍA LANZZIANO MADARIAGA por su paciencia y su apoyo incondicional.

A todos los docentes de la Institución por su dedicación y paciencia.

Al PROYECTO ENJAMBRE iniciativa de la Gobernación, la Secretaría de Educación, la CUN, la Universidad Francisco de Paula Santander, la Universidad de Pamplona por su apoyo permanente y constante en todo el proceso.

A las asesoras por su dedicación y empeño.