

**ESCUELA SUPERIOR POLITÉCNICA DEL LITORAL**  
**Facultad de Ingeniería en Mecánica y Ciencias de la**  
**Producción**

**“Aprovechamiento de Residuos Pesqueros Para la Obtención  
de Ácidos Grasos Omega 3 en el Procesamiento de Productos  
Alimenticios”**

**TESIS DE GRADO**

**Previo a la obtención del Título de:**

**INGENIERO DE ALIMENTOS**

**Presentada por**

**Johanna Jessenia Robalino Jaime**

**GUAYAQUIL- ECUADOR**

**Año: 2009**

## **AGRADECIMIENTO**

Agradezco a Dios por darme la fortaleza para culminar esta etapa, a mi director de tesis, el Ing. Mariano Montaña por su invaluable ayuda, a mis familiares y amigos por estar siempre a mi lado

## **DEDICATORIA**

A mis padres

A mi hermano

A mi hija

# TRIBUNAL DE GRADUACIÓN

---

Ing. Luis Miranda S.  
DELEGADO DEL DECANO DE LA FIMCP  
VOCAL-PRESIDENTE

---

Ing. Mariano Montaña A.  
DIRECTOR DE TESIS

---

Ing. Grace Vásquez V.  
VOCAL

## **DECLARACIÓN EXPRESA**

“La responsabilidad del contenido de ésta Tesis de Grado, me corresponden exclusivamente; y el patrimonio intelectual de la misma a la ESCUELA SUPERIOR POLITÉCNICA DEL LITORAL”

(Reglamento de Graduación De la Espol)

---

Johanna Jessenia Robalino Jaime

## RESUMEN

El presente trabajo tiene como objetivo principal el aprovechamiento de residuos industriales (aceite crudo de pescado) del proceso de elaboración de harina; y el procesamiento del aceite para obtenerlo semirefinado el cual se utilizara para enriquecer con omega 3 productos alimenticios.

Características y generalidades puntualizarán las principales cualidades de la materia prima, se detallaran las pruebas de laboratorio para el proceso de semirefinación el cual sigue los siguientes pasos:1) Pre-Limpieza; 2) Desgomado; 3) Neutralización; 4) Lavado; 5) Secado; 6) Blanqueo, y; 7) Filtración.

También se describe como se llevó a cabo el diseño del proceso de un alimento enriquecido con omega 3; ejemplo la pasta de achiote.

Luego se exponen los resultados de la experimentación donde detallaremos la evaluación de calidad y balance de materia del aceite semiferinado

Por último se presentarán las conclusiones y recomendaciones del presente trabajo investigativo.

# ÍNDICE GENERAL

	Pág.
RESUMEN.....	I
ÍNDICE GENERAL.....	II
ABREVIATURAS.....	III
SIMBOLOGÍA.....	IV
ÍNDICE DE FIGURAS.....	V
ÍNDICE DE TABLAS.....	VI
INTRODUCCIÓN.....	1
CAPÍTULO 1	
<b>1. GENERALIDADES.....</b>	<b>2</b>
1.1 Ácidos grasos Omega 3: Características y generalidades.....	2
1.2 Proceso de refinación de aceite de pescado .....	8
1.2.1 Composición del aceite de pescado .....	8
1.2.2 Generalidades del aceite de pescado .....	10
1.2.3 Semirrefinado de aceite de pescado.....	12
1.3 Producto enriquecido con omega 3 .....	13
1.3.1 Achiote: Generalidades.....	15
1.3.2 Usos del Achiote.....	16

## CAPÍTULO 2

### **2. INGENIERIA DEL PROCESO DE LA SEMIREFINACIÓN DE ACEITE**

<b>CRUDO DE PESCADO</b> .....	17
2.1 Materiales en proceso de semirefinación .....	17
2.2 Proceso de semirefinación .....	24
2.2.1 Diagrama de Flujo .....	24
2.2.2 Descripción del proceso .....	26
2.2.3 Diagrama y descripción breve de equipos.....	34
2.3 Reacciones químicas comunes de los aceites.....	36
2.3.1 Hidrólisis.....	36
2.3.2 Oxidación.....	37

## CAPÍTULO 3

### **3. DISEÑO DEL PROCESO DE ALIMENTO ENRIQUECIDO CON**

<b>OMEGA 3</b> .....	39
3.1 Alimento enriquecido.....	39
3.1.1 Principales productos enriquecidos.....	40
3.1.2 Productos con omega 3 en el mercado ecuatoriano.....	41
3.2 Proceso de producción de pasta de achiote con omega 3 .....	43
3.2.1 Materia prima e ingredientes.....	43
3.2.2 Descripción del proceso .....	44
3.2.3 Diagrama de flujo .....	46



3.2.4 Diagrama y descripción breve de equipos .....	47
3.3 Control de calidad .....	48
3.3.1 Higiene .....	48
3.3.2 En la materia prima .....	48
CAPITULO 4	
<b>4. ANALISIS DE RESULTADOS.....</b>	<b>49</b>
4.1 Balance de materia .....	49
4.2 Evaluación de calidad del producto .....	60
CAPITULO 5	
<b>5. CONCLUSIONES Y RECOMENDACIONES.....</b>	<b>67</b>
ANEXOS	
BIBLIOGRAFIA	

## ABREVIATURAS

AG	Ácidos Grasos
AGE	Ácidos Grasos Esenciales
AGI	Ácidos Grasos Insaturados
AGMI	Ácidos Grasos Monoinsaturados
AGPI	Ácidos Grasos Poliinsaturados
AGS	Ácidos Grasos Saturados
AL	Ácido graso linoléico
ALA	Ácido alfa linolénico
ALN	Ácido graso linolénico
cm <sup>3</sup>	Centímetros cúbicos
DHA	Ácido Docosahexaenoico
EPA	Ácido Eicosapentaenoico
Fame`s	Esteres etílicos de ácidos grasos
g	Gramos
H <sub>2</sub> O	Agua
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Acido fosfórico
KOH	Hidróxido de Potasio
kg	Kilogramos
LT	Lípidos totales
m <sup>2</sup>	Metro cuadrado
mg	Miligramos
min	Minutos
ml	Mililitros
mm	Milímetros
mmHg	Milímetros de Mercurio
N	Normalidad
NaOH	Hidróxido de Sodio
p/p	Peso/peso
ω3	Ácidos Grasos Omega 3

## SIMBOLOGÍA

°C	Grados Centígrados
%	Porcentaje
#	Número

## INDICE DE FIGURAS

Pág.

Figura 1.1 Estructuras químicas de los ácidos omega 3 y omega 6 .....	6
Figura 1.2 Esquema de la estructura de un triglicérido.....	9
Figura 1.3 Molécula de glicerol.....	9
Figura 1.4 Planta de achiote .....	15
Figura 2.1 Centrifuga Universal GCA PRECISION SCIENTIFIC.....	19
Figura 2.2 Rotaevaporador BUCHE 461 .....	19
Figura 2.3 Representación esquemática de la estructura del carbón activado.....	23
Figura 2.4 Diagrama de flujo de semirefinación de pescado .....	25
Figura 2.5 Muestra de aceite de pescado con presencia de gomas y mucílagos .....	27
Figura 2.6 Procedimiento de refinado de aceites o grasas .....	27
Figura 2.7 Reacción de Neutralización .....	30
Figura 2.8 Procedimiento de decoloración .....	33
Figura 2.9 Reacción de hidrólisis .....	36
Figura 2.10 Reacción de oxidación .....	37
Figura 3.1 Productos con omega 3 .....	42
Figura 3.2 Diagrama de flujo de elaboración de la pasta de achiote .....	46
Figura 4.1. Balance de materia.....	60
Figura 4.2 Patrón de color.....	61
Figura 4.3 Patrón de color del aceite de pescado semirefinado.....	62
Figura 4.4 Muestra de aceite de pescado semirefinado.....	63

## INDICE DE TABLAS

Pág.

Tabla 1	Determinación Cromatográfica de Ácidos Grasos en muestra de Aceite de pescado crudo.....	10
Tabla 2	Determinación Cromatográfica de Ácidos Grasos en muestra de aceite de pescado semirefinado .....	11
Tabla 3	Ingesta recomendada. Ácidos grasos poliinsaturados omega 3..	14
Tabla 4	Resultados proximales de aceite crudo de pescado. ....	20
Tabla 5	Perfil de ácidos grasos .....	21
Tabla 6	Coadyuvantes en la elaboración de aceites y grasas .....	24
Tabla 7	Productos en el mercado ecuatoriano con omega 3 .....	42
Tabla 8	Características de muestras de aceite crudo de pescado antes de iniciar el proceso de semirefinación .....	50
Tabla 9	Resultados de las corridas de prelimieza .....	50
Tabla 10	Resultados del proceso de filtración.....	51
Tabla 11	pH antes y después del proceso de desgomado.....	52
Tabla 12	Resultados del proceso de neutralización .....	56
Tabla 13	Parámetros de análisis de calidad.....	64
Tabla 14	Análisis cromatográfico del aceite aclarado.....	65
Tabla 15	Tabla comparativa de parámetros de calidad.....	66
Tabla 16	Resultado de Análisis de Ácidos Grasos.....	66

## INTRODUCCIÓN

Los recursos pesqueros marítimos ecuatorianos son enormes y muy variados. La actividad pesquera está presente a lo largo de toda la costa del país, aunque los puertos pesqueros se ubican especialmente en la zona del golfo de Guayaquil, en las provincias de Manabí y Esmeraldas. Ecuador cuenta con una riqueza pesquera notable que comprende una gran variedad de especies de alto valor comercial los cuales determinan importantes niveles de procesamiento y exportación de productos pesqueros en los que podemos citar harina y aceite de pescado. El aceite de pescado es la principal fuente de ácidos grasos omega 3, ácido eicosapentanoico (EPA) y el ácido docosahexenoico (DHA) siendo las especies ecuatorianas muy ricas en estos componentes.

El aceite de pescado tiene variados usos en aplicaciones industriales sin embargo no es adecuado para consumo humano a menos que sea sometido a procesos de blanqueado. La observación del efecto benéfico del consumo de aceite de pescado en la salud humana se originó a partir del trabajo de investigación donde se observó que la incidencia de enfermedades cardiovasculares en los esquimales que habitan en Groenlandia era muy baja. La posibilidad de una protección causada por la dieta pareció más factible, ya que estos individuos se alimentan casi exclusivamente de peces y otros animales marinos.

El consumo de 5 a 10 gramos diarios de aceite produce importantes disminuciones en los índices de colesterol, LDL y triglicéridos sanguíneos, riesgo de enfermedades cardiovasculares entre otras. Es por ello que se escogió un producto de consumo popular en nuestro país como es la pasta de achiote para dar un ejemplo de cómo la mayor cantidad de la población pueda recibir los beneficios de alimentos enriquecidos con omega 3.

# CAPÍTULO 1

## 1. GENERALIDADES

En el presente capítulo se detallará las principales características de la materia prima.

### 1.1 Ácidos grasos omega 3: Características y generalidades

La palabra lípido proviene del griego *lipos* que significa grasa. Los lípidos son un amplio grupo de compuestos, insolubles en agua, pero solubles en disolventes orgánicos (Badui, 1994). Las principales funciones que desempeñan los lípidos incluyen: 1) ser componentes estructurales de las membranas; 2) constituir depósitos de reserva de combustible metabólico (Jaime, 1993). Los lípidos se dividen en dos grandes clases, los lípidos saponificables que pueden ser hidrolizados bajo condiciones alcalinas produciendo ácidos grasos, estos comprenden las grasas, los aceites, las ceras, los fosfolípidos y los fosfátidos; y los lípidos insaponificables que no pueden ser sometidos a reacciones de hidrólisis en medios alcalinos; son básicamente los



esteroles, los hidrocarburos, los pigmentos y las prostaglandinas (Stoker and Walker, 1991).

Los ácidos grasos son los principales constituyentes de los lípidos. La fórmula condensada de los ácidos grasos corresponde a  $\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_n-(\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2)_m-\text{CH}_2\text{x}-\text{COOH}$ , en donde  $n$ ,  $m$  y  $x$  son números cualquiera. Los extremos de la molécula se conocen como metílico, el  $\text{CH}_3-$ , y ácido, el  $-\text{COOH}$ ; la estructura  $-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2$  se llama grupo omega ( $\omega$ ). Cuando la fórmula no tiene grupos  $\omega$ , o dobles enlaces se trata de un ácido graso saturado (AGS), mientras que si los tiene, de un ácido graso insaturado (AGI), pudiendo ser monoinsaturado ( $1\omega$ ), diinsaturado ( $2\omega$ ) o poliinsaturado ( $3\omega$  o más). El grupo  $\omega$  al iniciarse en el carbono 3, 6, 7 o 9 del extremo metílico da origen a las familias respectivas de ácidos  $\omega_3$ ,  $\omega_6$ ,  $\omega_7$  y  $\omega_9$  como se presenta en el Anexo A (Montaño, 1998).

Los ácidos grasos omega 3 fueron descubiertos en 1982 por el investigador Ralph Holman, como consecuencia de un estudio sobre la dieta de los esquimales. Estudios efectuados en Groenlandia establecieron que la baja incidencia de infartos y enfermedades cardiovasculares entre los esquimales estaba estrechamente

relacionada con su dieta, muy rica en grasa animal marina que contiene una elevada cantidad de ácidos grasos omega 3 (Stoker and Walker, 1991).

Los ácidos grasos omega 3 son un tipo de grasa poliinsaturada esencial. Al igual que los ácidos grasos omega 6 son insaturados ya que carecen de dos átomos de hidrógeno, poseen en su lugar dos átomos de carbono adicionales. Se consideran esenciales para la salud humana en vista de que no pueden ser biosintetizados por el cuerpo, de manera que deben ser incorporados a la dieta (Montaño, 1998).

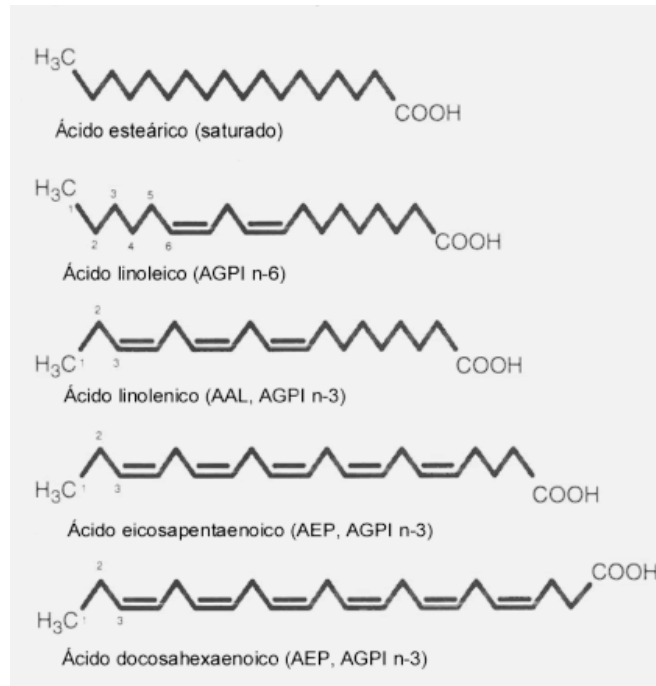
Hay tres moléculas poliinsaturadas calificadas como omega 3: el EPA (ácido eicosapentaenoico) conocido también como ácido timnodónico y el DHA (ácido docosahexaenoico) llamado también ácido cervónico o clupanodónico, que se encuentran en animales (pescados), mientras que el ALA (ácido alfa linolénico) sólo se encuentra en ciertos vegetales (aceite de linaza, tofu, nueces). Estas tres sustancias tienen el mismo arreglo molecular, pero no son iguales; su estructura química se puede observar en la Figura 1.1. El ácido alfa linolénico es esencial para la dieta humana. El cuerpo humano no

puede fabricar este ácido, pero sí capaz de convertir el ALA en EPA y DHA, aunque está demostrado que el proceso es lento e ineficiente.

La característica bioquímica que distingue a los AGE es que presentan un doble enlace dentro de los últimos 7 carbonos de la cadena carbonada a partir del grupo metilo terminal, ocupando la posición 3 (serie n-3 u omega 3) o la posición 6 (serie n-6 u omega 6). El doble enlace confiere un valor especial a estos ácidos grasos, dado que los organismos ubicados en la escala evolutiva superior (mamíferos) son incapaces de sintetizarlos, por lo que necesitan disponer de al menos, los precursores de ambas series, los ácidos Linoléico de la serie omega 6 y ácido Linolénico de la serie omega 3. A partir de estos precursores se sintetizan el resto de los elementos constituyentes de estas familias o series (Covarrubias y Ortega, 2002).

Existen dos ácidos grasos que se caracterizan por ser esenciales: el ácido Linoléico (C18:2, n-6) y el ácido Linolénico (ALN, ácido  $\alpha$ -linolénico, C18:3, n-3), estos se encuentran en la dieta como parte de los fosfolípidos y triglicéridos; ambos son usados en el cuerpo para propósitos estructurales donde son incorporados a los fosfolípidos de las membranas celulares, en procesos de oxidación para producir energía y para la síntesis de hormonas. Los ácidos grasos esenciales (AGE) se consideran así porque; 1) no pueden ser sintetizados por el

cuerpo y, por lo tanto deben ser proporcionados por la dieta; 2) son necesarios para importantes funciones corporales (Lawson, 1999).



**Figura 1.1 Estructuras químicas de los ácidos omega 3 y omega 6**

Fuente: Vega, 2005

Lo que constituye la fuente primaria de AGPI omega 3 es la gran diversidad de microorganismos e invertebrados que forman el fito y zooplancton marino, estos pueden elongar y desaturar el ALN transformándolo a través de una serie de pasos intermedios en EPA y posteriormente en DHA, que se transfieren vía cadena alimenticia a peces, crustáceos y mamíferos. Mientras mayor es el

contenido de grasa de estos animales, mayor es el contenido de EPA y DHA de su carne y del aceite que se obtiene de muchos de ellos. El EPA se acumula principalmente en el tejido adiposo, mientras que el 90 % o más del DHA constituye el tejido nervioso y cerebro de estos animales, principalmente en la forma de fosfatidil serina y fosfatidil etanolamina. De esta manera, los peces constituyen importantes fuentes de EPA y DHA, consumidos como tal o a través de los productos de su industrialización (harina y aceite, principalmente).

Las empresas en Ecuador dedicadas a la elaboración de harina de pescado obtienen como subproducto el aceite de pescado, materia prima que se semirrefina en este estudio, utiliza el atún (cabezas, buches, espinas, cueros, vísceras, etc.) como principal fuente de materia prima debido a que peces pelágicos pequeños como sardina, macarela, chuhueco, entre otros, han sido sobre-explotados especialmente la macarela, para exportación de enlatados, congelados y para el proceso de harina de pescado (Calero, 2007).

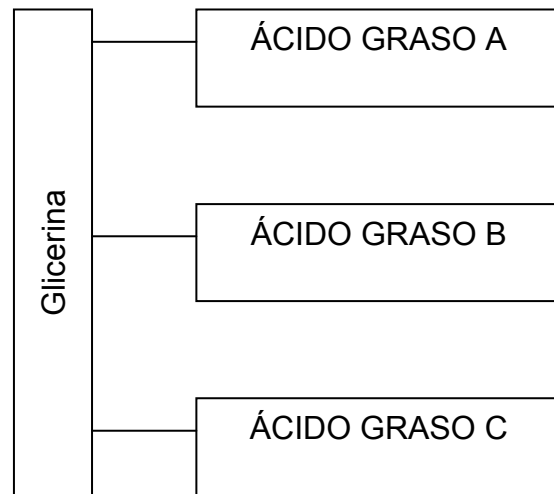
Los principales tipos de atún que se capturan en aguas ecuatorianas son el atún aleta amarilla (*Thunnus albacars*) y el atún ojo grande (*Thunnus obesus*) cuyas características se indican en los Anexos B y

C; siendo sus principales puertos de desembarque Manta, San Mateo, Santa Rosa y Anconcito (Masay, 1993).

## **1.2 Proceso de refinación de aceite de pescado**

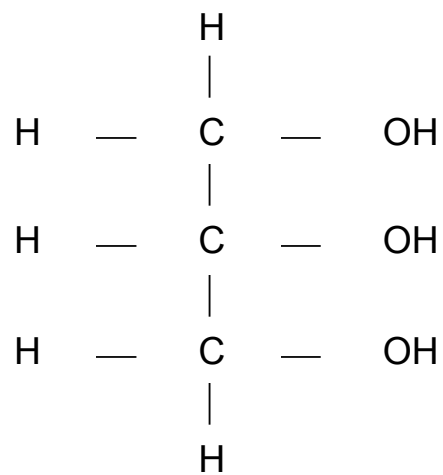
### **1.2.1 Composición del aceite de pescado**

Los aceites de pescado y de hígado de pescado están constituidos principalmente por triglicéridos que, como el propio nombre indica, están formados por tres ácidos grasos unidos a la molécula de glicerina como se muestra en la Figura 1.2. En esta forma, la acidez del ácido graso esta contrarrestada por las características alcalinas de la glicerina dando lugar así a un aceite neutro. La ruptura de la unión entre la glicerina y los ácidos grasos da lugar a la liberación de ácidos grasos libres, cuya presencia en la comercialización del aceite es indispensable (Windsor y Barlow, 1984). Es necesario destacar que hay cuatro enlaces o uniones por cada uno de los tres átomos de carbono. Cuando se combinan tres ácidos grasos con una molécula de glicerol, obtenemos un triglicérido presentación que está esquematizada en la Figura 1.3. Básicamente los aceites y las grasas son mezclas de triglicéridos.



**Figura 1.2 Esquema de la estructura de un triglicérido**

Fuente: Lawson, 1999



**Figura 1.3 Molécula de glicerol**

Fuente: Lawson, 1999

### 1.2.2 Generalidades del aceite de pescado

El aceite se obtiene de todas las partes del cuerpo de los peces y es una rica fuente en ácidos grasos. En las Tablas 1 y 2 se presenta la composición porcentual de ácidos grasos en muestras de aceite de pescado crudo y semirefinado de producción ecuatoriana.

**Tabla 1 Determinación cromatográfica de ácidos grasos en muestra de Aceite de pescado crudo**

Nombre	Ácidos grasos	Área (%)
Mirístico	14:0	4,06
Pentadecílico	15:0	0,92
Palmítico	16:0	16,93
Palmitoleico	16:1 $\omega$ 7	7,44
Margárico	17:0	2,78
Hexadienoico	16:2 $\omega$ 4	1,98
Esteárico	18:0	3,46
Oleico	18:1 $\omega$ 9	15,96
$\gamma$ -Linolénico	18:3 $\omega$ 6	5,03
Octatetraenoico	18:4 $\omega$ 3	3,40
Eicosenoico	20:1	1,42
Eicosadienoico	20:2	1,22
Araquidónico	20:4 $\omega$ 6	3,43
Eicosapentenoico	20:4 $\omega$ 3	1,04
Eicosapentenoico	20:5 $\omega$ 3	6,29
Behénico	22:0	1,22
Erúcico	22:1	1,42
Docosapentenoico	22:5 $\omega$ 6	0,76
Docosapentenoico	22:5 $\omega$ 3	1,37
Docosahexaenoico	22:6 $\omega$ 3	19,85

Fuente: Espol – ICQA Laboratorio de Cromatografía



**Tabla 2 Determinación cromatográfica de ácidos grasos en muestra de aceite de pescado semirefinado**

<b>Nombre</b>	<b>Ácidos grasos</b>	<b>Área (%)</b>
Eicosapentaenoico - EPA	C20: 5 $\omega$ 3	7.10
Docosahexaenoico - DHA	C22: 6 $\omega$ 3	26.40
Demás ácidos grasos	C14:0 al C22:5	66.50

Fuente: Espol-ICQA Laboratorio de Cromatografía

El aceite de pescado es un líquido marrón/amarillento obtenido al exprimir pescado cocido y generalmente es refinado. El aceite de pescado se utiliza principalmente en piensos para peces de criadero pero también se utiliza para elaborar cápsulas que contienen los ácidos grasos omega 3, como suplemento para la salud humana y para enriquecer alimentos. Los aceites refinados y/o semirefinados son aquellos que se someten a un proceso y que permite obtener un aceite que responde a ciertos criterios: organolépticamente es de un sabor neutro, visualmente está limpio y con un color adecuado, y además es seguro alimentariamente y permite una mejor conservación.

### **1.2.3 Semirefinado de aceite de pescado**

El semirefinado consiste en tratar el aceite con una solución acuosa alcalina para eliminar los ácidos grasos libres en forma de jabones y favorecer la coagulación de los mucílagos presentes.

El método de semirefinación que se empleó es el procedimiento por medios químicos; consiste normalmente en el bombeo del aceite al interior de un reactor y la adición seguidamente de una cantidad predeterminada de una solución alcalina, agitando inmediatamente la mezcla, para procurar un íntimo contacto entre el aceite y la fase acuosa. La mezcla suele dejarse en reposo durante la noche. Al cabo de este tiempo se forma un precipitado jabonoso y se aclaran las capas superiores. El aceite, clarificado de ésta forma, se lava con agua caliente para eliminar posibles residuos jabonosos.

El blanqueo se realizó con el objeto principal de reducir el contenido de materiales colorantes y pigmentos naturales del aceite y eliminar así también los mucílagos en suspensión. Los materiales normalmente empleados en esta operación son las arcillas naturales y las arcillas activadas. (Windsor y Barlow, 1984).

El aceite de pescado semirefinado se somete a una serie de análisis con el objeto de determinar su calidad. Los parámetros básicos del aceite de pescado que se analizan incluyen:

- Ácidos grasos libres
- Fracción insaponificable
- Humedad
- Impurezas insolubles
- Índice de peróxidos
- Índice de yodo
- Color

Con el aceite de pescado semirefinado ya se puede proceder al uso en el enriquecimiento de alimentos.

### **1.3 Producto enriquecido con omega 3**

En el mercado actual existe un abanico amplio de alimentos enriquecidos, como es el caso de lácteos con calcio, vitaminas, ácido fólico, jalea real o ácidos omega 3, margarinas con fitocolesterolos y antioxidantes, cereales con hierro y vitaminas del grupo B, zumos de frutas con todo tipo de vitaminas, huevos enriquecidos con ácidos grasos de tipo DHA de efecto cardioprotector, entre otros.

Si no gusta el pescado, hay que contemplar tomar alimentos enriquecidos, para que el organismo pueda beneficiarse de sus efectos. Desde el punto de vista de la salud cardiovascular, los ácidos grasos omega 3 (EPA/DHA) mejoran el perfil lipídico, reducen la presión arterial, aumentan la vasodilatación arterial, son antitrombóticos y previenen las arritmias y la muerte súbita. Además, el consumo de omega 3 disminuye el colesterol LDL ("malo"), aumenta el HDL ("bueno") y, sobre todo, reduce la hipertrigliceridemia. En pacientes con hipertrigliceridemia se ha evidenciado que con una dosis de 3 a 4 gramos diarios de ácidos grasos omega 3 (EPA/DHA) se consigue una reducción del 45 % en las concentraciones de triglicéridos. Otra de sus propiedades es la prevención de la formación de coágulos, así como en la regulación de los sistemas cardiovascular, inmunológico, digestivo, reproductivo y efectos antiinflamatorios (Mataix y Gil, 2002). La Tabla 3 incluye la ingesta recomendada de ácidos grasos omega 3 en la dieta diaria.

**Tabla 3 Ingesta recomendada. Ácidos grasos poliinsaturados omega 3**

<b>Población</b>	<b>Ingesta (g/día)</b>	<b>Energía * (%)</b>
Adulto	2.0 – 2.2	1
Mujeres gestantes (primeros 6 meses)	1.5 – 2.0	1
Mujeres gestantes (tercer trimestre)	2.0 – 2.5	1
Mujeres en lactancia	2.0 – 2.5	1
Niños	2.0 – 2.5	1
* Con base a una dieta de 2000 calorías diarias		

Fuente: Mataix y Gil, 2002

La posibilidad de enriquecer alimentos con ácidos grasos omega 3 es muy grande en el país actualmente; hay en el mercado algunos de estos alimentos, entre ellos: yogurt, aceite vegetal, huevos, pan, leche, etc. Para este estudio se ha planteado enriquecer una pasta de achiote y así brindar esta nueva opción al mercado de consumo.

### 1.3.1 Achiote: Generalidades



**Figura 1.4 Planta de achiote**

**Familia:** Bixáceas (una familia con sólo dos representantes en Sudamérica). **Nombre del producto:** Semilla de achiote

**Nombre común de la planta:** Achiote

**Nombre científico:** *Bixa Orellana*

**Partes de la planta utilizadas:** Semillas rojo oscuro (cerca de 3 mm de diámetro)

**Calidad sensorial:** Olor débil y perfumado

**Constituyentes principales:** El olor florido de las semillas es producido por un hidrocarburo tricíclico de sesquiterpeno, ishwarano. El color rojo es debido a varios apocarotenoides localizados en la epidermis de la semilla, de los cuales bixina (9'Z-6,6'-diapocaroteno-6,6'-dioato) es el más importante. Otros carotenoides y apocarotenoides se han identificado; su cantidad total varía bastante, pero puede alcanzar hasta 7% de la masa seca de las semillas.

### **1.3.2 Usos del Achiote**

El principal uso que se da al achiote en nuestro medio es como colorante culinario y condimento y en menor medida en una variedad de aplicaciones medicinales y otros.

En los países desarrollados se utilizan soluciones a partir de extractos, como pastas acuosas, polvo y cristales de bixina, para colorear quesos, pickles, mantequilla, margarina, helados, bebidas y harinas, entre otros productos de la industria de alimentos (Idrovo, 2006).

# CAPÍTULO 2

## 2. INGENIERÍA DEL PROCESO DE SEMIREFINACIÓN DE ACEITE CRUDO DE PESCADO

En esta sección se presentan los parámetros y el proceso para obtener omega 3 a partir de residuos pesqueros (aceite de pescado crudo), su diagrama de flujo y los parámetros del proceso de aplicación así como su utilización en el enriquecimiento de productos alimenticios.

### 2.1 Materiales en proceso de semirefinación

Los materiales que se usan en la fase experimental dentro de la semirefinación del aceite crudo de pescado son:

Balón fondo redondo (500ml)

Matraz erlenmeyer (250 ml)

Kitasato (250ml)

Vasos de precipitación o Beakers (100, 250, 500 ml)

Embudo de decantación (1000 ml)

Pipetas

Tubos de centrifuga

Papel filtro

Embudo de porcelana

Peachímetro

Termómetro

Agitador Magnético

Balanza Electrónica

Centrífuga (Figura 2.1)

Rotaevaporador (Figura 2.2)

Bomba de Vacío

Secador

Agua

Ácido Fosfórico 85%

Hidróxido de Sodio 20%

Carbón activo

Tierra activada del tipo celite 550 °C

Tierra diatomácea Hyflo

Tierra diatomácea Estándar

Tierra diatomácea Filter estándar

Más detalles de estos materiales se incluyen en Anexo D.





**Figura 2.1 Centrifuga Universal GCA PRECISION SCIENTIFIC**



**Figura 2.2 Rotaevaporador BUCHE 461**

### **Materias primas, reactivos o aditivos**

**Aceite crudo de pescado.-** Es la principal materia prima para la semirefinación, por su contenido de ácidos grasos omega 3 que luego será utilizado para enriquecer productos alimenticios; el aceite de pescado que se usó en este proyecto proviene de la empresa Borsea S.A ubicada en la ciudad de Guayaquil la cual se dedica a la fabricación de harina de pescado. Este aceite es analizado para determinar una serie de características las que detallamos en las Tablas 4 y 5.

**Tabla 4 Resultados proximales de aceite crudo de pescado**

<b>Parámetros</b>	<b>Método</b>	<b>Resultados</b>
Acidez (%)	NTP 209,005	4,68
Lípidos Totales (%)	Folch Modificado 1957	99,36
Índice de Yodo (%)	Método Wijs	201,16
Índice de p-Anisidina	A.O.S.C Oficial Method Cd 18-90	19,74

Fuente: Borsea, 2007. Información no publicada

**Tabla 5 Perfil de ácidos grasos**

<b>Ácido Graso</b>	<b>FAME´s</b>	<b>Porcentaje de LT (%)</b>
Ácido Mirístico	14:O	4.22
Ácido Pentadecílico	15:O	1.38
Ácido Palmítico	16:O	15.78
Ácido Palmitoleico (cis-9)	Cis-16:1 (n-9)	5.24
Ácido Margárico	17:O	3.00
	16:2(n-4)	1.05
Ácido Esteárico	18:O	5.72
Ácido Oleico (cis-9)	Cis-18:1(n-9)	14.97
Ácido Linoleico (cis,cis)	Cis,cis 18:2 (n-6)	1.31
Ácido araquídico	20:O	0.71
Ácido Linolénico	18:3 (n-3)	0.58
	20:1 (n-9)	2.43
	18:4 (n-3)	0.77
Ácido Araquidónico	20:4 (n-6)	2.50
	21:5 (n-3)	1.12
Ácido Eicosapentaenoico	20:5 (n-3) EPA	8.83
	22:4 (n-6)	1.04
	22:4 (n-3)	0.34
	22:5 (n-3)	0.66
Ácido Docosahexaenoico	22:6 (n-3) DHA	28.38

Fame`s= esteres etílicos de ácidos grasos.

LT= lípidos totales

Fuente: Borsea, 2007. Información no publicada

**Ácido fosfórico.-** Debe tener un concentración del 85 %, se usa en la etapa del desgomado con el objetivo de eliminar fosfátidos y glicolípidos.

**Hidróxido de sodio.-** Ésta base debe tener una concentración del 20% y es utilizada para neutralizar el aceite, produciendo la saponificación.

**Tierra activada.-** Son tierras que después de un tratamiento con ácidos como el sulfúrico y el clorhídrico desarrollan un buen poder decolorante; son muy utilizadas para decolorar grasas y aceites.

**Carbón activo.-** El carbón activado, ó carbón activo, es un material de carbón poroso (Figura 2.3). Un material carbonizado que se ha sometido, a reacciones con gases oxidantes o con vapor de agua; o bien a un tratamiento con adición de productos químicos como el  $H_3PO_4$ , durante (ó después) de un proceso de carbonización, con el objeto de aumentar su porosidad. Los carbones activados poseen una capacidad de adsorción elevada y se utilizan para la purificación de líquidos y gases. Es muy utilizado en el proceso de blanqueo de aceites, son excelentes decolorantes particularmente mezclados con ciertas tierras blanqueantes.



**Figura 2.3 Representación esquemática** de la estructura del carbón activado

Fuente: [www.carbonapelsa.com.mx/pages/spanish/carbonactivado](http://www.carbonapelsa.com.mx/pages/spanish/carbonactivado)

**Tierras diatomáceas.-** La filtración se produce a través de una capa de Tierra Diatomácea, un medio compuesto de fósiles de criaturas marinas microscópicas. Es la más efectiva, pero también la más compleja para procesos de blanqueado. El polvo de Tierras diatomáceas se utiliza para formar una capa sobre una superficie porosa al interior del filtro.

En la Tabla 6 se detalla los coadyuvantes utilizados en la elaboración de grasas y aceites.

**Tabla 6 Coadyuvantes en la elaboración de aceites y grasas comestibles**

<b>Coadyuvante</b>	<b>Efecto</b>	<b>Modo de eliminación</b>
Hidróxido de sodio	Auxiliar de refinado	Neutralización con ácido
Carbón/arcilla (tierras de diatomeas)	Auxiliar de blanqueo	Filtración
Ácido fosfórico	Refinado de ácidos, quelación de metales	Neutralización con base, filtración o lavado con agua
Ácido cítrico	Refinado de ácidos, quelación de metales	Neutralización con base, filtración o lavado con agua
Nitrógeno	Sustitución de oxígeno	Difusión
Níquel	Catalizador de hidrogenación	Blanqueo posterior y filtración

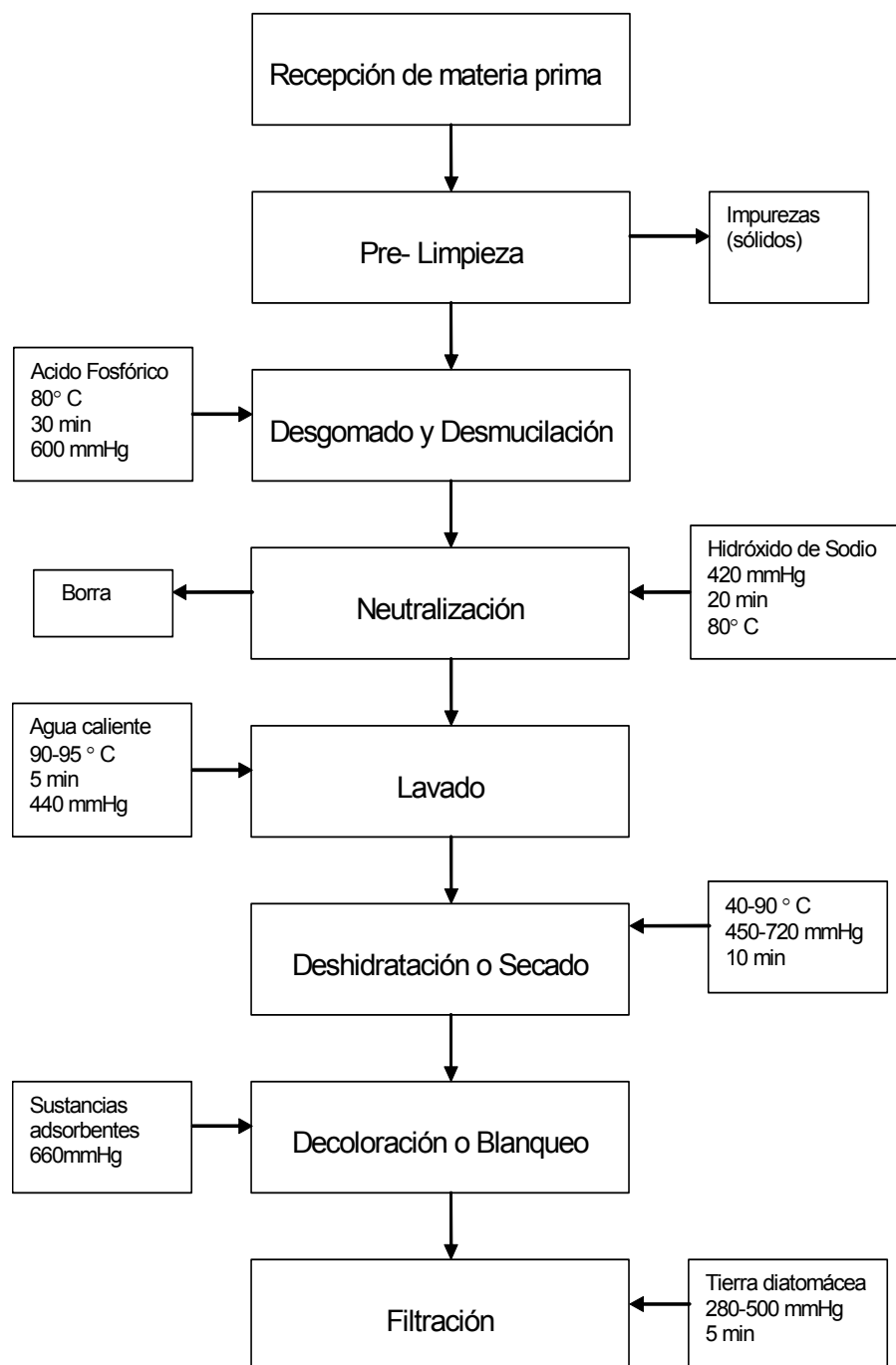
Fuente: Lawson, 1999

## **2.2 Proceso de semirefinación**

En esta sección se presenta los parámetros y el proceso para obtener un aceite de pescado aclarado a partir del aceite crudo de pescado y su diagrama de flujo.

### **2.2.1 Diagrama de Flujo**

En el diagrama de flujo podemos apreciar las diferentes operaciones que se lleva a cabo en la semirefinación del aceite de pescado y sus respectivos parámetros en cada etapa.



**Figura 2.4 Diagrama de flujo de semirefinación de aceite pescado**

Fuente: Johanna Robalino Jaime

### 2.2.2 Descripción del proceso

Para obtener aceites semirefinados de pescado, es de estricta necesidad, someter la materia prima (Aceite de pescado crudo) a una serie de operaciones físicas, químicas y físico-químicas para eliminar elementos químicos constituidos por fracciones tóxicas e impurezas que contiene como se muestra en la Figura 2.5, modificando su composición química inicial, entre las cuales podemos citar:

- a) Gomas y Mucílagos
- b) Acidez
- c) Pigmento
- d) Esteroles
- e) Peróxidos
- f) Agua
- g) Otras impurezas orgánicas

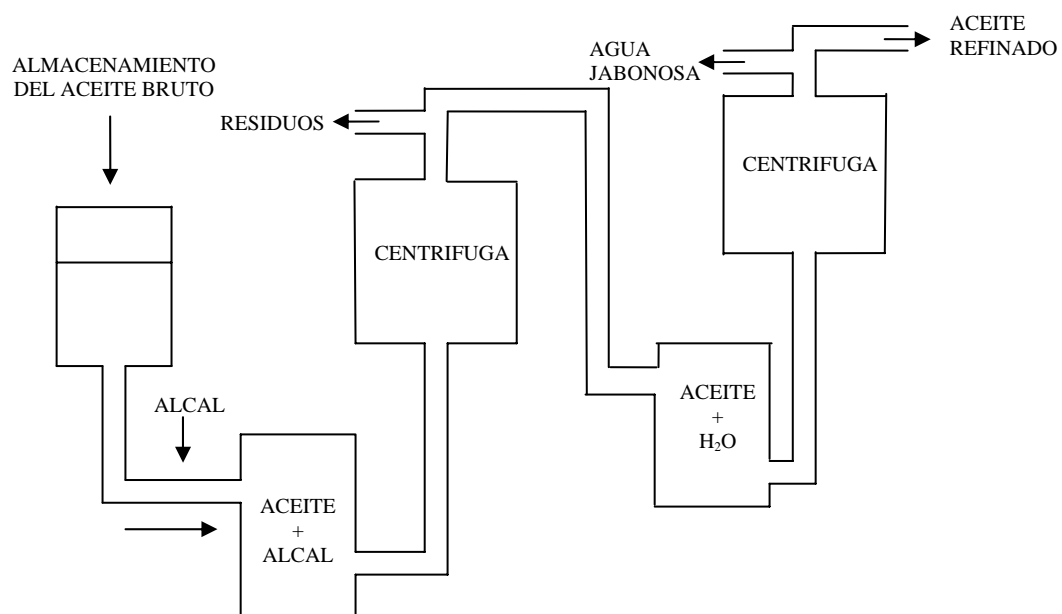




**Figura 2.5 Muestra de aceite de pescado con presencia de gomas y mucílagos**

Fuente: Johanna Robalino Jaime

El primer paso en las plantas refinadoras de aceites es hacer reaccionar el aceite bruto con una sustancia alcalina para eliminar los ácidos grasos libres (ver Figura 2.4), ya que en una cantidad excesiva puede contribuir a un sabor no satisfactorio.



**Figura 2.6 Procedimiento de refinado de aceites o grasas**

Fuente: Lawson, 1999

Se describe el proceso de semirefinación, como sigue:

**Recepción de Materia Prima:** El proceso se inicia con la recepción del Aceite Crudo adquirido a terceros, el que es sometido a análisis químicos para el control de la materia prima en cuanto a las características que le son propias, esto es, claro olor a pescado y color oscuro.

**Pre-Limpieza:** la pre-limpieza del aceite bruto fue realizada a través de un proceso de filtración, que es la separación mecánica de partículas sólidas. El aceite se hace pasar por los filtros de malla, donde se separan las fracciones de impurezas sólidas de arrastre del fluido, que continua a un reactor primario para ser tratado químicamente.

**Desgomado y Desmucilación:** que es la separación de las fracciones gomosas y de mucílagos del fluido.

Se denominan gomas y mucílagos a diferentes productos naturales, todos ellos formados por macromoléculas como aminoácidos cuaternarios, fosfolípidos y otros polioles.

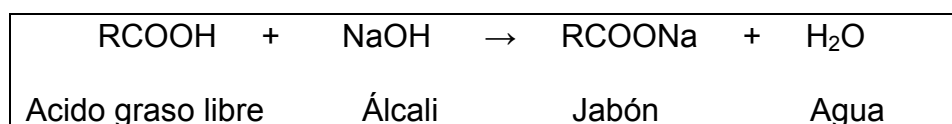
Esto se realiza mediante la adición del ácido fosfórico concentrado (al 85% p/p), a una cantidad de el 1.0% p/p, en relación a la masa del aceite, siendo la temperatura del proceso usada de 80°C ( $\pm$  3,0°C), con una tiempo de la retención de 30 minutos. El proceso fue conducido bajo vacío (600 mmHg), con agitación vigorosa.

Al tratar el aceite crudo con ácido Fosfórico en pequeñas cantidades, asegura la reacción química de hidrólisis de las sales y bases de aminocuaternario que en presencia de calor reaccionan por pirolisis o degradación de Hofmann dando alquenos estables y/o precipitan evitando así futuras descomposiciones del aceite.

La hidrólisis con ácido fosfórico es la responsable de reaccionar químicamente con las macromoléculas fosfolípidas dando como resultados: Glicerol, ácido graso respectivo y la sal fosfórica. Además es responsable de la reacción frente a los alcoholes grasos existentes en el crudo, que se separan posteriormente, dando lugar así, la citada etapa a una modificación química.

**Neutralización:** es la reacción química de un ácido, en este caso ácido graso, con una base para la formación de una sal. El crudo contiene en general una mayor o menor cantidad de ácidos grasos libres. Los ácidos grasos libres son producto de hidrólisis previas del producto en sus etapas de extracción y almacenamiento.

Cuando el álcali muy diluido de una fuerza exactamente mediada reacciona con los ácidos grasos libres, el resultado es un jabón. Este jabón debe eliminarse, y esto se lleva a cabo haciendo pasar la mezcla de aceite y jabón a través de una maquina de centrifugación continua que separa el aceite del jabón, que a veces se denomina residuos.



### Figura 2. 7 Reacción de Neutralización

Fuente: Lawson, 1999

El aceite fue neutralizado con solución de hidróxido de sodio al 20% p/p, bajo diversas condiciones de temperatura y exceso de la solución. El proceso fue efectuado bajo vacío de 420 mmHg, con agitación vigorosa, por un tiempo de 20 minutos. Después de este tiempo, cesada la agitación se aumento la temperatura hasta 80°C, para facilitar la separación del aceite y la borra. La mezcla fue enfriada y la fracción aceitosa separada con la ayuda de un filtro centrífugo.

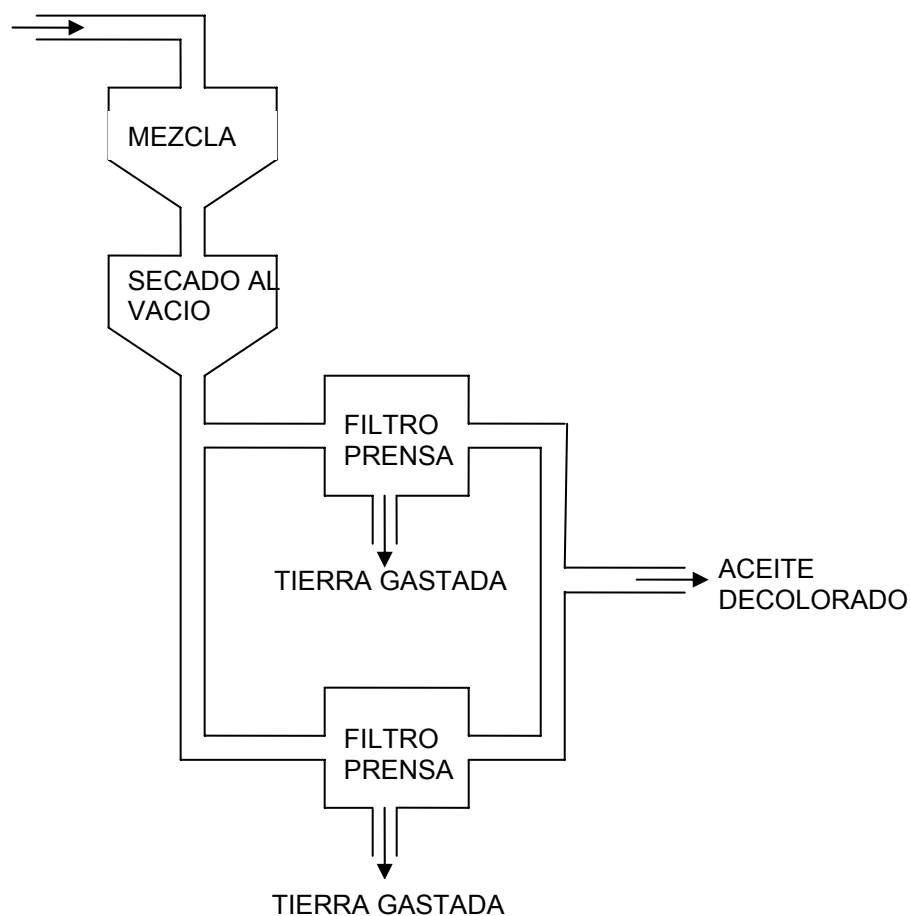
**Lavado:** el proceso es a través de la adición de agua (2% v/v) al aceite neutralizado, a la temperatura de 90-95°C, con la agitación subsecuente de la mezcla por cinco minutos, bajo vacío de 440 mmHg. Esta fue enfriada y sometida a decantación, hasta la separación completa de las fases acuosas, sólidas (borra) y aceitosas.

Al término de esta etapa de lavado, el crudo como tal se ha modificado separándole las fracciones de sólidos, gomas, mucílagos y acidez.

**Deshidratación o Secado:** es la extracción de agua de disolución en sólidos o líquidos no acuosos. El aceite se sometió a una operación de secado, con el fin de separar del producto principal las trazas de humedad que no han sido separadas anteriormente. La temperatura de secado varió de 40 hasta 90°C, con una presión de vacío de 450 hasta 720 mmHg, por un tiempo de 10 minutos, con agitación ligera, siendo el aceite pronto enfriado para seguir.

**Decoloración o Blanqueo:** el blanqueo se refiere al tratamiento que se aplica para eliminar los colores y las sustancias que producen color, el fin principal es eliminar los pigmentos que están presentes en el aceite bruto. El aceite proveniente de la etapa anterior contiene cantidades mayores o menores de pigmentos que contribuyen a darle una coloración más o menos fuerte al producto. Para eliminar sensiblemente o reducir estos pigmentos, se somete al aceite a un proceso físico-químico de adsorción, utilizando para esto tierras o carbones activados. Los pigmentos se adsorben sobre la tierra o arcilla y, a continuación la tierra o arcilla se separa del aceite por filtración. El procedimiento general del blanqueo se muestra en la Figura 2.8.

El proceso de blanqueado ocurrió a través de la adición de sustancias adsorbentes (tierra activada Celite 550 °C y carbón activo) el aceite seco, bajo vacío 660 de mmHg con agitación lenta, bajo diversas condiciones de temperatura, tiempo de retención, cantidad de adsorbente y mezcla de adsorbentes.



**Figura 2.8 Procedimiento de decoloración**

Fuente: Lawson, 1999

**Filtración:** para la operación de la filtración del aceite clarificado, fue realizada una pre-limpieza en filtro con formación de torta, a través de una suspensión 1.1% p/p de tierra de diatomácea del tipo del Hyflo, Estándar y Filter estándar; a una cantidad de 0.5 kilogramos por m<sup>2</sup> de área filtrante. En la filtración del aceite de pescado, el tiempo de filtración era de 5.0 minutos para un

volumen inicial de 60 ml, bajo vacío de 280 a 500 mmHg. Los primeros 2.5 minutos casi todo el aceite ya fue filtrado.

### **2.2.3 Diagrama y descripción breve de equipos**

A continuación se detalla los equipos que se usan a nivel industrial para el proceso de semirefinación de aceite de pescado.

**Tanque de alimentación con agitador.-** Es un tanque de acero inoxidable donde se procederá a realizar la etapa de recepción y desgomado del aceite de pescado.

**Mezcladores.-** son equipos donde se realiza una mezcla de componentes y cuando ocurre una reacción química se llaman reactores químicos. Aquí se llevara a cabo la etapa de la neutralización del aceite de pescado con la adición del hidróxido de sodio para la formación del jabón.

**Marmita.-** Es el equipo donde se coloca el agua y se calienta hasta temperatura de 90-95 °C, esta debe ser suministrada como vapor mediante una caldera que por tuberías suministra el agua caliente al tanque para el lavado.



**Centrífugas De Filtro.-** Estas operan como el tambor de rotación de una lavadora doméstica. La pared de la canasta está perforada y cubierta con un medio filtrante, como una tela o una rejilla fina, el líquido pasa a través de la pared impedido por la fuerza centrífuga dejando una torta de sólidos sobre el medio filtrante. La rapidez de filtración se incrementa con esta fuerza y con la permeabilidad de la torta sólida. Algunos sólidos compresibles no se filtran bien en una centrífuga a causa de la deformación que sufren las partículas por la acción de la fuerza centrífuga, por lo que la permeabilidad de la torta se ve reducida considerablemente. La cantidad de líquido que se adhiere a los sólidos después que éstos se han centrifugado depende también de la fuerza centrífuga aplicada; en general, el líquido retenido es considerablemente menor que el que queda en la torta que producen otros tipos de filtros.

**Caldera.-** que genera la cantidad de vapor requerida para la ebullición del agua que se usa en el proceso.

Algunos de los equipos más importantes descritos en este numeral se incluyen en los anexos E, F, G y H.

## 2.3 Reacciones químicas comunes de los aceites

El conocimiento de los cambios químicos importantes que pueden sufrir los aceites es necesario para comprender su elaboración para hacer frente a posibles problemas que pueden existir durante el almacenamiento, transporte y uso.

### 2.3.1 Hidrólisis

La hidrólisis es la reacción del agua con una sustancia, como las grasas. Esto se traduce en la separación de algunos de los ácidos grasos a partir del aceite o de las grasas, dando lugar a ácidos grasos libres. Se producen algunos monoglicéridos y diglicéridos en casos de hidrólisis parcial generando glicerol y ácidos grasos. En la Figura 2.9 se presenta la reacción antes mencionada.

La hidrólisis resulta acelerada por las altas temperaturas, presiones y una excesiva cantidad de agua.

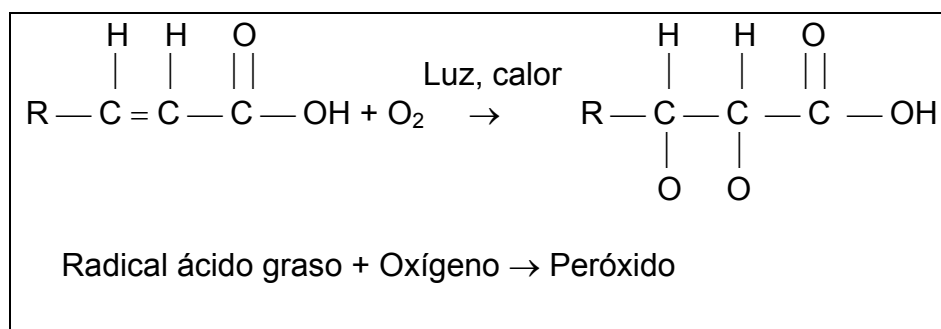


**Figura 2.9 Reacción de hidrólisis**

Fuente: Lawson, 1999

### 2.3.2 Oxidación

Esta reacción tiene lugar en los dobles enlaces o puntos de insaturación.



#### Figura 2.10 Reacción de oxidación

Fuente: Lawson, 1999

Es la reacción de un aceite con el oxígeno del aire y según el alimento es indeseable, ya que la reacción afectará negativamente al sabor del aceite y del alimento en el cual se usa éste. De hecho, se guarda un cuidado considerable durante la fabricación, almacenamiento y utilización para detener esta reacción una vez o enlentecerla tanto como sea posible.

A la oxidación inducida por el aire a temperatura ambiente se le denomina autooxidación. Generalmente es un proceso lento; se necesita un tiempo considerable para producir una cantidad

suficiente de peróxidos (los principales productos iniciales de la autoxidación) para desarrollar sabores u olores desagradables.

Los productos que contienen una porción más elevada de ácidos grasos insaturados son más propensos a la oxidación que los que contienen cantidades más bajas.

La velocidad de oxidación crece con un incremento en la temperatura, con la exposición al oxígeno del aire, presencia de luz y contacto con materiales que son considerados como pro-oxidantes. Se debe tener cuidado en eliminar cobre, latón, bronce u otras aleaciones que contengan cobre de los sistemas de procesados de aceites, de sus envases y de las plantas elaboradoras de alimentos que utilicen aceites o grasas.

## **CAPÍTULO 3**

### **3. DISEÑO DEL PROCESO DE UN PRODUCTO**

#### **ALIMENTICIO ENRIQUECIDO CON OMEGA 3**

En el presente capítulo se da un ejemplo de un alimento enriquecido con el aceite de pescado aclarado; cabe recalcar que se tomo un producto alimenticio ya procesado para hacer el enriquecimiento.

##### **3.1 Alimento enriquecido**

Un alimento es considerado enriquecido cuando la proporción de uno o varios de los nutrientes que lo componen es superior a su composición normal y cuando esta modificación se realiza de forma artificial. A lo largo de los años, se han añadido diversos nutrientes a alimentos y bebidas en todo el mundo con el fin de cubrir las recomendaciones dietéticas y solucionar deficiencias en algún nutriente específico.

### **3.1.1 Principales productos enriquecidos**

Entre los alimentos enriquecidos de mayor consumo se encuentran los productos lácteos, el azúcar, la sal y los condimentos. Los productos lácteos, igual que los cereales y derivados, son unos de los principales vehículos para ser fortificados con calcio, hierro, cinc y otros micronutrientes. La leche líquida de vaca, en muchos países, se consume de forma generalizada entre la población infantil, uno de los principales grupos de riesgo. Las fórmulas infantiles son básicamente leche modificada de vaca y adicionadas con distintos nutrientes.

En cuanto al azúcar, constituye una alternativa más que puede ser considerada como vehículo de fortificación para el hierro y el cinc, así como para otros nutrientes como la vitamina A. Por otro lado, la fortificación de la sal con yodo ha demostrado ser una estrategia efectiva para combatir su deficiencia en todo el mundo, razón por la que resultaría ser un vehículo apropiado para ser utilizado en la fortificación con otros micronutrientes como el hierro y el cinc.

Los condimentos son un atractivo vehículo para utilizar en el enriquecimiento, especialmente en los países donde habitualmente se consumen en cantidades importantes. Otros condimentos como el curry, la salsa de pescado y soja, al igual que el glutamato monosódico, se consumen de forma amplia en muchos países.

### **3.1.2 Productos con omega 3 en el mercado ecuatoriano**

El mercado ecuatoriano cuenta ya con productos que hablan de las bondades del omega 3, dichos productos son elaborados y en una parte del proceso se les adiciona el aceite omega 3 y otros como el atún; producto de consumo masivo en nuestra población encontramos el omega 3 de forma natural y no adicionada.

Actualmente encontramos publicidad de alimentos simbolizada por un logo en forma de corazón el cual representa beneficiosos para la salud cardiaca. En la Tabla 7 se presenta una lista de productos (Figura 3.1) que se comercializan en el mercado ecuatoriano los cuales tienen en su contenido omega 3.

**Tabla 7 Productos en el mercado ecuatoriano con omega 3**

Producto	Marca	Presentación
Leche Omega	NutriLeche	1000 cm <sup>3</sup>
Leche Omega 3	Toni	1000 cm <sup>3</sup> , 250 cm <sup>3</sup>
Aceite de soya Light	La Favorita	1000 cm <sup>3</sup>
Aceite puro de canola Omega	La Favorita	1000 cm <sup>3</sup>
Pan Multicereales contiene omega 3	Braun	672 g
Margarina de mesa reducida en grasa	Dorina Light	250 g
Margarina de mesa reducida en grasa	Dorina	250 g
Mayonesa Real	Kraft	237 ml, 295 ml

Fuente: Johanna Robalino Jaime

**Figura 3.1 Productos con omega 3**

Fuente: Johanna Robalino Jaime

Información nutricional de algunos productos de consumo en el mercado ecuatoriano se incluyen en anexos I, J, K y L.



### **3.2 Proceso de producción de pasta de achiote con omega 3**

De las semillas del achiote (*Bixa Orellana L.*) se obtiene un compuesto químico llamado bixina, materia prima de colorantes ampliamente utilizados en la industria alimenticia.

En las zonas rurales se produce pasta de achiote por métodos empíricos. Esta pasta a su vez es vendida a otras industrias y empleada como materia prima para la elaboración de lo conocido en el mercado nacional como "achiote", utilizado para dar color a los alimentos preparados a nivel casero, principalmente.

#### **3.2.1 Materia prima e ingredientes**

A continuación se presentan las principales materias primas a utilizar para la elaboración de pasta de achiote.

Achiote

Grasa vegetal de bajo punto de fusión

Sal

BHT- BHA como antioxidantes

Benzoato de sodio como preservante

En los anexos M, N y Ñ se presenta en forma detallada los ingredientes a utilizar en la pasta de achiote.

### **3.2.2 Descripción del proceso**

El procedimiento de elaboración de la pasta de achiote consta de las siguientes etapas:

**Recepción de Materia Prima:** El proceso se inicia con la recepción del achiote que es sometido a análisis organoléptico para el control de características de la materia prima.

**Calentamiento:** Se pone a derretir la grasa vegetal en la marmita a fuego lento a una temperatura de 70 °C, una vez líquida la grasa se procederá al mezclado.

**Mezclado:** el achiote se mezcla, con parte de la grasa vegetal derretida, en una licuadora junto con la sal.

**Calentamiento:** el achiote con grasa vegetal se mezcla a una temperatura de 80 °C con otros aditivos como los antioxidantes y preservantes que permitan obtener un producto con una concentración de bixina adecuada a las necesidades de los

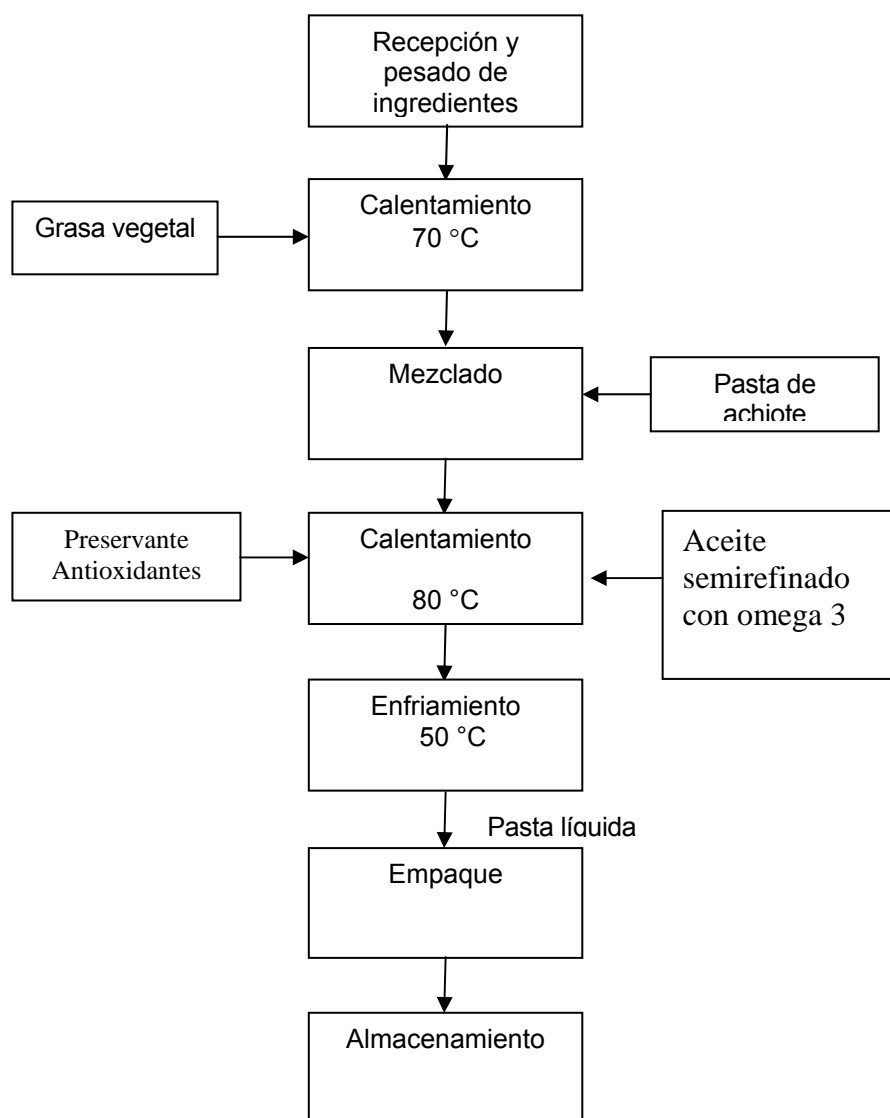
consumidores. En esta etapa del proceso se adiciona el aceite de pescado aclarado.

**Enfriamiento:** Se deja enfriar en la marmita agitando la mezcla cada 30 minutos hasta bajar la temperatura de llenado de 50°C.

**Empaque:** la pasta líquida se envasa en recipientes de vidrio que se dejan reposar en mesas hasta que la pasta se solidifique; se etiquetan y embalan en cajas de cartón para ser distribuidas a los consumidores domésticos, o en envases de mayor tamaño destinados a los servicios de alimentación.

**Almacenamiento:** Una vez alcanzada la temperatura ambiente el producto es almacenado en un local seco y muy ventilado.

### 3.2.3 Diagrama de flujo



**Figura 3.2 Diagrama de flujo de elaboración de la pasta de achiote**

Fuente: Johanna Robalino Jaime

### 3.2.4 Diagrama y descripción breve de quipos

A continuación se detalla los equipos que se usan a nivel industrial para el proceso de pasta de achiote enriquecida con omega 3.

**Licadora industrial.-** Usada como apoyo en las labores mecanizadas de mezclado y licuado de productos; en nuestro caso se utiliza para dejar homogénea la pasta de achiote.

**Marmita con agitador lento.-** Equipo donde se adiciona el achiote con la grasa vegetal la cual se calienta hasta la temperatura de 70 °C; esta debe ser suministrada con vapor mediante una caldera.

**Llenadora de pistón.-** La máquina se construye de acero inoxidable. La máquina llena frascos con capacidad de 230 a 250 gramos cuando la pasta se encuentra líquida para facilitar el sistema de llenado. Las llenadoras se construyen con partes y sellos aprobados del USDA para la industria alimenticia.

**Mesas de empaque.-** En la cual se llevan los frascos llenos de pasta de achiote para ser embalados en cajas de plástico.

**Balanzas.-** Equipo en el que se pesan la materia prima e ingredientes.

En los anexos O, P, Q, R y S se detallan algunos de los equipos a utilizarse.

### **3.3 Control de calidad**

#### **3.3.1 Higiene**

El secado del grano inhibe el crecimiento microbiano. El peligro más importante son los mohos que vuelven a contaminar el producto. Durante el procesamiento es necesario observar prácticas higiénicas lo que permitirá obtener un producto de buena calidad, es indispensable una buena higiene y aseo del local donde se procesa, una buena manipulación del producto durante el proceso y un empaque adecuado.

#### **3.3.2 En la materia prima**

Es importante chequear el estado higiénico de la pasta y realizar análisis visual de color, materia extraña al tacto, olor característico del achiote y pruebas de coloración en aceite caliente, utilizando la licuadora para disolver la pasta, tomando

luego porciones en tubos de ensayo y definir un patrón de color, siguiendo una escala estándar.

# CAPÍTULO 4

## 4. ANÁLISIS DE RESULTADOS

### 4.1 Balance de Materia

En el presente capítulo se realizan los cálculos de cada etapa del proceso de semirefinación de aceite crudo de pescado obtenidos de la fase experimental.

#### **Filtración**

Las muestras de aceite crudo de pescado proporcionadas por Borsea S.A. fueron extraídas de los tanques de almacenamiento, en donde se les midió su temperatura, luego fueron trasladadas al Laboratorio de Cromatografía del Instituto de Ciencias Químicas y Ambientales de la ESPOL, en donde se les determinó su pH, para proceder con la experimentación, comenzando con la filtración. Los resultados de temperatura y pH de las muestras se presentan en la Tabla 8.



**Tabla 8 Características de muestras de aceite crudo de pescado antes de iniciar el proceso de semirefinación**

Muestra	Temperatura de muestreo (° C)	pH
1	85,3	4,21
2	85,8	4,10
3	85,2	4,18

Fuente: Johanna Robalino Jaime

El proceso de filtración se realizó mediante tres corridas de las muestras pasándolas a través de papel filtro con el objeto de conseguir una prelimpieza y separar cualquier tipo de impurezas presentes. Los datos de estas corridas se muestran en la Tabla 9 y a continuación las fórmulas de cálculos de referencia.

**Tabla 9 Resultados de las corridas de prelimpieza**

Parámetro (Unidad)	Muestra # 1		Muestra # 2		Muestra # 3	
	Condición		Condición		Condición	
	Inicial	Final	Inicial	Final	Inicial	Final
$\delta$ aceite (g/ml)	0,940		0,940		0,940	
P muestra (g)	188		188		188	
V muestra (ml)	200	196,519	200	198,780	200	197,554
P papel filtro (g)	0,991	4,263	0,867	2,014	0,899	3,198
Impurezas (g)		3,272		1,147		2,299
P muestra filtrada (g)		184,728		186,853		185,701

Fuente: Johanna Robalino Jaime

$$\delta = m/V$$

$$m = \delta \cdot V = (0,940 \text{ g/ml}) \cdot 200 \text{ ml} = 188 \text{ g}$$

$$\text{Impurezas} = P_{\text{papel filtro final}} - P_{\text{papel filtro inicial}}$$

$$\text{Impurezas} = 4,263 \text{ g} - 0,991 \text{ g} = 3,272 \text{ g}$$

$$\text{Peso de muestra filtrada} = \text{Peso muestra} - \text{Impurezas}$$

$$= 188 - 3,272 = 184,728$$

$$\text{Volumen muestra} = 184,728 / 0,940 = 196,519 \text{ ml}$$

En la Tabla 10 se presenta la diferencia de volúmenes de las muestras ocurrido en el proceso de la filtración y la cantidad de impurezas determinadas en cada una de las muestras.

**Tabla 10 Resultados del proceso de filtración**

# Muestras	V <sub>o</sub> (ml)	V <sub>f</sub> (ml)	Impurezas (g)
1	200	196,519	3,272
2	200	198,780	1,147
3	200	197,554	2,299

V<sub>o</sub>= volumen inicial de la muestra

V<sub>f</sub>= volumen de muestra filtrada

Fuente: Johanna Robalino Jaime

### **Cálculo de la media de la etapa de filtración (Volumen filtrado final)**

Se obtiene la media aritmética consistente en la sumatoria de las muestras filtradas entre el número de muestras, lo que permite calcular el rendimiento de la etapa de filtración del aceite de pescado.

$$\mu = \frac{\sum \text{muestras filtradas}}{\# \text{muestras}}$$

$$\mu = \frac{196,519 + 198,780 + 197,555}{3}$$

$$\mu = 197,618 \text{ ml}$$

### **Desgomado**

Esta etapa del proceso consiste en la adición de ácido fosfórico a la muestra con el fin de eliminar gomas, mucílagos y fosfátidos.

La cantidad de ácido fosfórico adicionado a la muestra es del 1% (p/p).

Para las tres muestras de 200 ml cada una se procedió como se detalla a continuación.

Se eliminó el exceso de agua presente en la muestra con un secado por 5 minutos. Como consecuencia de esta operación se modificaron los valores de pH debido a la evaporación del agua. Las lecturas de pH antes y después de las operaciones de secado y desgomado se presentan en la Tabla 11.

**Tabla 11 pH antes y después del proceso de desgomado**

Muestra	Proceso	pH inicial	pH final
1	Secado	4,21	2,06
	Desgomado	2,06	0,44
2	Secado	4,10	1,12
	Desgomado	1,12	0,37
3	Secado	4,18	1,62
	Desgomado	1,62	0,42

Fuente: Johanna Robalino Jaime

### **Condiciones de la muestra**

Densidad aceite= 0,940 g/ml

Densidad  $H_3PO_4 = 1,675 \text{ g/ml}$

Presión normal Ebullición <sub>aceite</sub> = 760 mmHg

Temperatura ebullición <sub>aceite</sub> = 250 °C

El volumen a utilizarse de ácido fosfórico para las tres muestras de 200 ml es el mismo y su cálculo se detalla a continuación:

$$\rho = \frac{m}{V}$$

Donde la masa del aceite de pescado es:

$$m = \rho \times V = (0,94 \text{ g / ml}) \times 200 \text{ ml} = 188 \text{ g}$$

El volumen del ácido fosfórico se establece de:

$$m_{\text{ácido}} = 1\% m_{\text{aceite}} = 0,01 \times 188 \text{ g} = 1,880 \text{ g}$$

$$V_{\text{ácido}} = \frac{m_{\text{ácido}}}{\rho_{\text{ácido}}} = \frac{1,880 \text{ g}}{1,675 (\text{g / ml})} = 1,122 \text{ ml}$$

Por cada 200 ml se aceite crudo de pescado se usaran 1,222 ml de ácido fosfórico.

Las tres muestras fueron sometidas a la misma temperatura, volumen de ácido fosfórico y velocidad de rotación con un margen de  $\pm 3 \text{ °C}$ ; 0,05 ml y 2 rpm respectivamente.

Temperatura del proceso = 80 °C

Rotación = 7-9 rpm

La presión con la que debe ser realizado el proceso de desgomado es en función de la temperatura. A medida que la temperatura aumente,

habrá cada vez más moléculas del líquido con suficiente energía como para vencer las fuerzas intermoleculares atractivas y escapar al vapor. La concentración de moléculas en el vapor aumenta rápidamente. La presión de vapor del líquido también aumenta. Para determinar la presión a la temperatura de trabajo se empleó la ecuación de Clausius-Clapeyron, tal como se expresa a continuación:

$$\log \frac{P_2}{P_1} = \frac{\Delta H_{vap}}{R} \left( \frac{T_2 - T_1}{T_2 T_1} \right)$$

$P_1$  = Presión de vapor del proceso de desgomado

$P_2$  = Presión de ebullición del aceite = 760 mmHg

$T_1$  = Temperatura del proceso = 80 °C = 353 °K

$T_2$  = Temperatura normal de ebullición del aceite = 523 °K

$\Delta H_{vap}$  = Calor molar de vaporización = 73 cal/g

$R$  = Constante de los gases = 8.31 J/(mol·K)

$$\log \frac{P_2}{P_1} = \frac{\Delta H_{vap}}{R} \left( \frac{T_2 - T_1}{T_2 T_1} \right)$$

$$\log \frac{760 \text{ mmHg}}{P_1} = \frac{73 \text{ cal/g}}{8.31 \text{ J/(molK)}} \left( \frac{523 - 353}{532 * 353} \right)$$

Donde:  **$P_1 = 600 \text{ mmHg}$**

### Neutralización, lavado y secado

La etapa de neutralización se realiza con el NaOH como se detalla a continuación:

Se experimenta con 5 % de NaOH por 100 ml de volumen de muestra; se eleva la temperatura en el período de 20 minutos de experimentación.

Rotación 5-8 rpm

Muestra = 200 ml

NaOH = 10 ml

Tiempo (min)	Temperatura (°C)
0	36,2
10	52,2
15	60
20	80

Después de concluido el tiempo de reacción, se deja reposar la muestra por 24 horas para la formación del jabón.

Se consigue una mezcla de aceite con jabón que fue separada obteniendo los siguientes volúmenes:

Volumen aceite = 174,6 ml

Jabón 1 = 25,400 ml

Luego se centrifugó para separar el contenido de jabón aún existente en la muestra. Para esto se utilizaron dos tubos:

Tubo # 1            87,3 ml  
 Tubo # 2            87,3 ml

Después de 80 minutos de centrifugación se obtuvo:

Tubo # 1  
*Vaceite = 79,300ml*  
*Jabón = 8,000ml*

Tubo # 2  
*Vaceite = 67,300ml*  
*Jabón = 20,000ml*

Siendo el volumen total del aceite después de la neutralización

$$V = V_{tubo1} + V_{tubo2} = (79,300 + 67,300)ml$$

$$V = 146,600ml$$

Total de jabón formado en la neutralización

$$Jabón = (tubo1 + tubo2)$$

$$Jabón = (8,000 + 20,000)ml$$

$$Jabón = 28,000ml$$

Se repitió dos veces más la experimentación con muestras de 200 ml

de aceite, produciendo los valores que se indican en la Tabla 12.

**Tabla 12 Resultados del proceso de neutralización**

<b>Muestra</b>	<b>V<sub>o</sub> aceite (ml)</b>	<b>V NaOH (ml)</b>	<b>V<sub>f</sub> Aceite (ml)</b>	<b>Jabón (ml)</b>
1	200	10	146,600	53,400
2	200	10	152,200	47,800
3	200	10	141,900	58,100
<b>Promedio</b>	<b>200</b>	<b>10</b>	<b>146,900</b>	<b>53,100</b>

Fuente: Johanna Robalino Jaime

Se procedió luego con el lavado del aceite neutralizado, adicionando 100 ml de agua a 90 °C ( $\pm 3$  °C) por 100 ml de aceite neutralizado, dejando actuar el agua con el aceite durante 5 minutos en el rotaevaporador y luego decantando para separar el agua del aceite.

Las condiciones fueron entonces:

Temperatura del H<sub>2</sub>O = 92,3 °C

Volumen aceite = 100ml

Volumen H<sub>2</sub>O = 100ml

Volumen final aceite = 185 ml

Tiempo de retención = 5 min

pH = 8,15

Se procedió a realizar a continuación un secado para eliminar del aceite el agua aún existente, bajo las condiciones:

Volumen aceite= 200 ml

Temperatura del proceso= 90 °C

Tiempo de proceso= 20 min

Volumen aceite final= 152,380 ml

Agua evaporada= 47,619 ml

### **Blanqueado y filtración con tierras diatomáceas**

El blanqueo se llevó a cabo mediante la adición de 10% carbón activado y de 3% de tierra activada a la muestra de aceite y haciendo



reaccionar con agitación lenta hasta una temperatura de 80 °C. La información completa del experimento fue:

Volumen muestra = 200 ml

Peso muestra = 335 g

Peso carbón activo = 33,500 g

Peso tierra activa = 10,050 g

Rotación = 2 rpm

Temperatura inicial = 40 °C

Temperatura fina l= 80 °C

Tiempo proceso = 30 min

pH = 5,44

La filtración con tierras diatomáceas se llevó a cabo en un embudo de porcelana, colocando una capa de 2 cm de cada tipo de tierra, en el siguiente orden: tierra Hyflo, Estandar y por último Filtre Estandar. La información principal de este experimento fue:

Volumen muestra = 200 ml

Volumen final= 112 ml

pH = 4,50

### **Cálculos de Rendimiento por Etapas**

Dos etapas principales se toman como referencia para desarrollar los cálculos de rendimiento: etapa de neutralización y etapa de filtración

con tierras diatomáceas. En la etapa de neutralización se separa el aceite del jabón por medio de centrifugación; los datos experimentales que se utilizaron en el cálculo de los rendimientos incluyeron:

- **Neutralización**

Volumen muestra = 200 ml

Volumen NaOH = 10 ml

Rotación = 70 rpm

Volumen muestra filtrada = 146,900 ml

Jabón = 53,100 ml

Rendimiento = (Volumen muestra filtrada)(100)/(Volumen muestra)

$$Rendimiento = \frac{146,900ml}{200ml} \times 100\% = 73,45\%$$

- **Filtración con tierras diatomáceas**

Volumen muestra = 200 ml

Volumen muestra filtrada = 112 ml

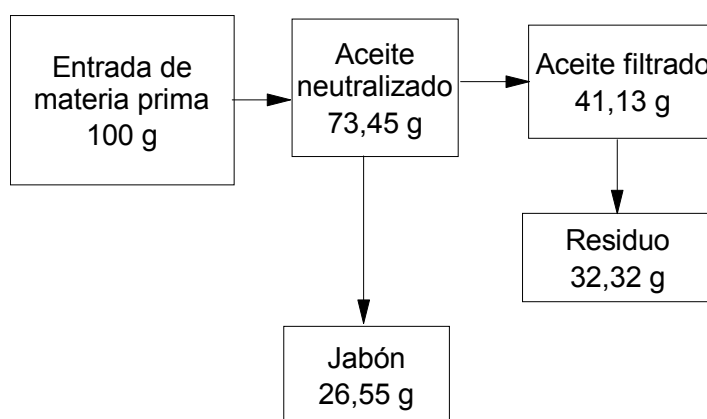
Rendimiento = (Volumen muestra filtrada)(100)/(Volumen muestra)

$$Rendimiento = \frac{112ml}{200ml} \times 100\% = 56\%$$

### **Balance de materia**

Se considera que el proceso se desarrolla en dos etapas, de neutralización y de filtración diatomácea, con rendimientos de 73.45%

y 56% respectivamente. En este sentido, como se presenta en el esquema de la Figura 4.1, en base de 100 g de materia prima se produce finalmente 41.13 g de producto final (aceite filtrado). También se producen 26.55 g de jabón y 32.32 g de residuo.



**Figura 4.1. Balance de materia**

Fuente: Johanna Robalino Jaime

#### 4.2 Evaluación de calidad del producto

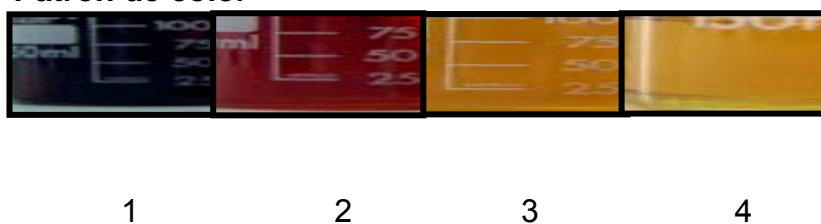
Los análisis de materias primas o productos terminados son necesarios para determinar si se cumple con normas de calidad. Tales normas, en este caso, incluyen color, Lípidos totales, Índice de yodo, Índice de peróxido, Material saponificable, Humedad y Ácidos grasos libres, como principales.

### Índice de color

El color del aceite de pescado se determina por comparación con una serie de colores estándar, numerados (Figura 4.2).

En la elaboración el patrón de color, se colocan muestras de aceite de pescado en tubos de ensayo y se hace la prueba de comparación para determinar el cambio de color en cada fase del proceso.

**Figura 4.2 Patrón de color**



1= Negro

2= Marrón

3= Amarillo anaranjado

4= Amarillo

En la Figura 4.2 se muestra el patrón o índice de color que sirvió para la evaluación de las muestras. En la Figura 4.3 se puede apreciar de izquierda a derecha tubos de ensayo conteniendo las muestras; la primera muestra es de color negro y es el color que se mantiene en las etapas de pre-limpieza y desgomado; la segunda muestra es de

color marrón que se puede visualizar en la etapa de neutralización y lavado; la tercera muestra presenta un color marrón oscuro en la etapa de secado; la muestra cuatro presenta un color rojizo y se obtuvo en la etapa de blanqueo y por último la muestra cinco que es de color amarillo anaranjado originado después de la filtración con tierras diatomáceas.



**Figura 4.3 Patrón de color del aceite de pescado semirrefinado**  
Fuente: Johanna Robalino Jaime

El resultado de nuestra muestra final comparada con el patrón de color antes expuesto se ubica entre los números 2 y 3 es decir entre el color marrón y amarillo anaranjado, como se representa en la Figura 4.4.



**Figura 4.4 Muestra de aceite de pescado semirrefinado**

Fuente: Johanna Robalino Jaime

#### **Análisis de Calidad**

A continuación se listan los parámetros básicos a los que llegamos en el producto final mediante nuestros procesos de semirefinación:

- ✓ Lípidos totales
- ✓ Índice de Yodo
- ✓ Índice de peroxido
- ✓ Material insaponificable
- ✓ Humedad
- ✓ Ácidos grasos libres

El informe del análisis del aceite de pescado semirefinado fueron proporcionados por la empresa patrocinadora de este estudio y así poder establecer si el producto estaba dentro de los límites de calidad, estos resultados se muestran en la tabla 13.

**Tabla 13 Parámetros de análisis de calidad**

<b>INFORME DE RESULTADOS</b>				
<b>DATOS DE LA MUESTRA</b>				
Tipo de muestra	Aceite de pescado		Cantidad	Aprox. 25 ml
No. De muestras	1		Lote	NA
Datos del muestreo	Realizado por cliente		Fecha	
Fecha de Recepción	18 de Marzo de 2008			
<b>CONDICIONES DEL ANALISIS</b>				
Temperatura (°C)	23 ± 1		Humedad (%)	58 ± 2
Fecha de inicio del analisis	19 de Marzo d 2008			
Fecha de finalización del análisis	25 de Marzo de 2008			
Método aplicado	Ver tabla de resultados			
<b>RESULTADOS</b>				
<b>CODIGO CLIENTE</b>	<b>CODIGO UBA</b>	<b>PARAMETROS</b>	<b>METODO</b>	<b>RESULTADO</b>
<b>Aceite de Pescado</b>	UBA-0263-08	Lípidos Totales (%)	Folch Modificado 1957	99,20
		Índice de Yodo (%)	Metodo Wijs	52,90
		Índice de Peróxido (mg/kg)	INEN 1698	17,07
		Material Insaponificable (%)	Interno	2,74
		Humedad	AOAC 926.12	0,71
		Ácidos grasos libres (%)	NTP 209.005	1,63

Fuente. Borsea, 2008. Información no publicada

En la Tabla 14 se presentan los resultados de análisis de laboratorio de la muestra de aceite de pescado aclarado.

**Tabla 14 Análisis cromatográfico del aceite aclarado**

PERFIL DE ACIDOS GRASOS		
Acido Graso	FAME´s	% Cuentas Area
Acido Miristico	14:O	10,11
Acido Palmitico	16:O	23,57
Acido Palmitoleico (cis-9)	Cis-16:1(n-9)	13,17
	16:2(n-4)	1,08
Acido Estearico	18:O	4,78
Acido Oleico (cis-9)	Cis-18:1(n-9)	16,04
	18:3(n-4)	0,75
Acido Linoleico (cis,cis)	cis, cis 18:2(n-6)	2,01
Acido Araquidico	20:O	0,75
Acido Linolenico	18:3(n-3)	1,48
	18:4(n-3)	1,99
	20:3(n-6)	0,96
Acido Araquidonico	20:4(n-6)	1,03
	21:5(n-3)	0,54
Acido Eicosapentaenoico	<b>20:5(n-3) EPA</b>	<b>14,40</b>
	22:4(n-6)	0,40
	22:4(n-3)	0,56
	22:6(n-6)	0,90
Docosahexaenoico	<b>22:6(n-3) DHA</b>	<b>5,47</b>
	<b>Total omega-3</b>	24,45
	<b>Total omega-6</b>	5,30
	<b>Relación n-3/n-6</b>	4,61
	<b>Total Saturados</b>	39,21
	<b>Total Insaturados</b>	60,79
	<b>Total Monoinsaturados</b>	29,21
	<b>Total Polinsaturados</b>	31,58
	<b>Total HUFA´s</b>	21,38

Fuente: Borsea, 2008. Información no publicada

HUFA´s= Highly Unsaturated Fatty Acids (Ácidos grasos altamente insaturados)

A continuación mostramos tablas comparativas (tabla 15 tabla 16) del aceite de pescado crudo, aceite de pescado semirefinado y los límites establecidos para determinar si un aceite es apto para el consumo.



**Tabla 15 Tabla comparativa de parámetros de calidad**

	<b>Aceite de Pescado CRUDO</b>	<b>Aceite de Pescado SEMIREFINADO</b>	<b>Limite establecido</b>
<b>Lípidos totales (%)</b>	99,36	99,20	99.50
<b>Índice de Yodo (%)</b>	201,16	52,90	65
<b>Material Insaponificable (%)</b>	8,70	2,74	2
<b>Humedad (%)</b>	1	0,70	0,5

Fuente: Johanna Robalino Jaime

**Tabla 16 Resultado de Análisis de Ácidos Grasos**

	<b>Aceite de Pescado CRUDO</b>	<b>Aceite de Pescado SEMIREFINADO</b>
<b>Total omega-3</b>	40,66	24,45
<b>Total omega-6</b>	4,84	5,30
<b>Relación n-3/n-6</b>	8,40	4,61
<b>Total Saturados</b>	30,81	39,21
<b>Total Insaturados</b>	69,19	60,79
<b>Total monoinsaturados</b>	22,64	29,21
<b>Total polinsaturados</b>	46,55	31,58
<b>Total HUFA's</b>	40,356	21,38

Fuente: Johanna Robalino Jaime

# CAPITULO 5

## 5. Conclusiones y Recomendaciones

### Conclusiones

- La muestra de aceite de pescado que se procedió a blanquear era originalmente de un color negro; después de la experimentación se obtuvo un color entre marrón y amarillo anaranjado el cual es aceptado y permitido para el uso de este como materia prima.
- La composición química del aceite blanqueado es: lípidos totales 99,20%; humedad 0,71%. El contenido de ácidos grasos omega 3 es del 24,45% presente en nuestra muestra siendo el porcentaje mínimo el 19%.
- El enriquecimiento de la pasta de achiote se produjo en la etapa de calentamiento ya que la materia prima se encontraba en estado líquido y es más sencilla la homogenización y así este producto quede como ejemplo para enriquecer alimentos con ácidos grasos omega 3 y ponerlos al servicio de la sociedad.

## Recomendaciones

- En base a los resultados de laboratorio que se obtuvieron en este estudio sería aconsejable escalar el proceso para tener resultados a nivel industrial.
- Experimentalmente se puede recomendar que antes de la etapa de desgomado el aceite crudo de pescado tenga un secado previo es decir exponerlo por 5 minutos hasta llegar a 100°C ya que en la experimentación se noto que había presencia de burbujas lo que nos quiere decir que hay humedad presente.
- De ser requerido, puede incluirse antioxidantes para aumentar la vida útil del producto enriquecido. Antioxidante Estándar: Etoxiquina 500 ppm máx. Otros, a pedido del cliente.

# **ANEXOS**

## ANEXO A

### Ácidos grasos principales. Química y origen

Ácido	Notación	Fórmula	Origen
Mirístico	14:0	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_{12}-\text{COOH}$	palma, coco
Palmítico	16:0	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_{14}-\text{COOH}$	manteca, sebo, palma
Esteárico	18:0	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_{16}-\text{COOH}$	manteca, sebo, palma
Araquídico	20:0	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_{18}-\text{COOH}$	maní
Palmitoleico	16:1 $\omega$ 7	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_5-\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_7-\text{COOH}$	bacalao, palma
Oleico	18:1 $\omega$ 9	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_7-\text{CH}=\text{CH}-(\text{CH}_2)_7-\text{COOH}$	manteca, sebo, maní, oliva
Linoleico	18:2 $\omega$ 6	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_4-(\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2)_2-(\text{CH}_2)_6-\text{COOH}$	algodón, soya, maíz, linaza
Linolénico	18:3 $\omega$ 3	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_4-(\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2)_2-(\text{CH}_2)_6-\text{COOH}$	linaza, maíz
Araquidónico	20:4 $\omega$ 6	$\text{CH}_3-(\text{CH}_2)_4-(\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2)_4-(\text{CH}_2)_2-\text{COOH}$	maíz, linaza, carnes
Eicosapentaenoico	20:5 $\omega$ 3	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-(\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2)_5-(\text{CH}_2)_2-\text{COOH}$	pescado, mariscos
Docosahexaenoico	22:6 $\omega$ 3	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-(\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2)_6-\text{CH}_2-\text{COOH}$	pescado, mariscos

Fuente: Stoker and Walker

## ANEXO B

# ATÚN ALETA AMARILLA

(*Thunnus albacares*)



Familia / <i>Family</i> :	Family: SCOMBRIDAE
Orden / <i>Order</i> :	Order: Perciformes
Clase / <i>Class</i> :	Actinopterygii
Nombres vernáculos / <i>Vernacular names</i> :	ES: Rabil FR: Albacore EN: Yellowfin tuna
Nombres Locales / <i>Local names</i> :	Colombia: Albacora, Atún tropical de aleta amarilla Costa Rica: Atún de aleta amarilla Chile: Atún de aleta amarilla Ecuador: Albacora, Atún aleta amarilla, Tuna, Yellowfin México: Atún de aleta amarilla

	<p>Nicaragua: Atún de aleta amarilla</p> <p>Panamá: Atún de aleta amarilla</p> <p>Perú: Atún, Atún de aleta amarilla, Tuno, Tuno de aleta amarilla</p>
<p>Nombres Comerciales / <i>Commercial names</i> :</p>	<p>Yellowfin tuna, Yellowfin, Tuna</p>
<p>Símil de importancia internacional / <i>Simile of international trade:</i></p>	<p>(<i>Thunnus thynnus, T. obesus, T. alalunga.</i>)</p>

Fuente: Asociación de Exportadores de Pesca Blanca en el Ecuador (ASOEXPEBLA)

## ANEXO C

# ATÚN OJO GRANDE

(*Thunnus obesus*)



Familia / <i>Family</i> :	SCOMBRIDAE
Orden / <i>Order</i> :	Perciformes
Clase / <i>Class</i> :	Actinopterygii
Nombres vernáculos / <i>Vernacular names</i> :	ES: Patudo FR: Thon Obèse EN: Bigeye tuna
Nombres Locales / <i>Local names</i> :	Colombia: Atún Chile: Atún de ojo grande Ecuador: Albacora, Atún ojo grande, Bigeye, Patuto Tuna México: Atún



	Perú: Atún ojo grande, Bigeye, Patudo
Nombres Comerciales / <i>Commercial names</i> :	Bigeye tuna, Bigeye, Tuna
Símil de importancia internacional / <i>Simile of internacional trade:</i>	( <i>Thunnus thynnus, T. albacares, T. alalunga.</i> )

Fuente: Asociación de Exportadores de Pesca Blanca en el Ecuador (ASOEXPEBLA)

## **Anexo D**

### **Descripción de materiales y equipos**

**Matraz erlenmeyer (250 ml).**- Vasijas o recipientes de vidrio de diversas formas que se emplean en el laboratorio para calentar líquidos cuando hay peligro de pérdida de vaporización, o para titular en el análisis cuantitativo.

**Vasos de precipitación o Beaker (100, 250, 500 ml).**- Material de laboratorio de vidrio, que se usa como recipiente y también para obtener precipitados.

**Embudo de decantación.**- Un embudo de decantación o de separación es un recipiente de vidrio de forma cónica. Presenta un desagüe inferior, cuyo flujo puede ser regulado mediante una espita o válvula. En la parte superior presenta una embocadura taponable por la que se procede a cargar su interior. Es un instrumento especialmente indicado para separar líquidos inmiscibles que se separan, por diferencia de densidades y propiedades moleculares mediante una interfase bien diferenciada.

**Pipetas.**- Son instrumentos de vidrio que se usan para medir los líquidos con mayor exactitud.

**Balón fondo redondo.-** Es un recipiente de vidrio pirex, que sirve para preparar soluciones o reacción química.

**Embudo de porcelana.-** Permite filtrar sustancias

**Kitasato.-** Es un matraz de vidrio que presenta un vástago. Están hechos de cristal grueso para que resistan los cambios de presión. Se utilizan para efectuar filtraciones al vacío.

**Papel filtro.-** Es un papel que se corta en forma redondeada y se introduce en un embudo, con el fin de ser filtro para las impurezas insolubles y permitir el paso a la solución a través de sus poros. El "papel filtro" se usa principalmente en laboratorios analíticos para filtrar soluciones homogéneas. Normalmente esta constituido por derivados de celulosa y permite el manejo de soluciones con pH entre 0 y 12 y temperaturas de hasta 120°C.

**Peachímetro.-** Es un aparato que permite medir el pH de las sustancias.

**Termómetro.-** instrumento empleado para medir la temperatura.

**Agua.-** nombre común que se aplica al estado líquido del compuesto de hidrógeno y oxígeno  $H_2O$ . El agua pura es un líquido inodoro e insípido. Tiene un matiz azul, que sólo puede detectarse en capas de gran profundidad. A la presión atmosférica (760 mm de mercurio), el punto de congelación del agua es de 0 °C y su punto de ebullición de 100 °C. El agua

alcanza su densidad máxima a una temperatura de 4 °C y se expande al congelarse. Como muchos otros líquidos, el agua puede existir en estado sobreenfriado, es decir, que puede permanecer en estado líquido aunque su temperatura esté por debajo de su punto de congelación; se puede enfriar fácilmente a unos -25 °C sin que se congele. El agua sobreenfriada se puede congelar agitándola, descendiendo más su temperatura o añadiéndole un cristal u otra partícula de hielo. Sus propiedades físicas se utilizan como patrones para definir, por ejemplo, escalas de temperatura.

**Balanza Electrónica.-** Balanza, dispositivo mecánico o electrónico empleado en hogares, laboratorios, empresas e industrias para determinar el peso o la masa (debido a la relación que existe entre ambas magnitudes) de un objeto o sustancia; también puede denominarse báscula en algunos casos. El mecanismo para pesar más sencillo es la balanza de brazos iguales, empleada por primera vez por los egipcios alrededor del 2500 A.C. Esta balanza consta de una barra, con un plato colgado de cada extremo, que se sostiene en el centro sobre un punto de apoyo. Para emplear esta balanza se coloca un objeto de peso desconocido en uno de los platos, y se van poniendo objetos de peso conocido en el otro plato hasta que la balanza esté equilibrada y la barra quede en posición horizontal. El peso y la masa del objeto son entonces los mismos que los de las pesas del otro plato.

**Centrífuga.-** es una máquina que pone en rotación una muestra para poder separar sus fases (generalmente una fase sólida de una líquida) a través de la fuerza centrífuga que se genera. Hay diversos tipos de centrifugas, comúnmente para objetivos específicos.

**Tubos de centrífuga.-** Tubo de vidrio Pyrex, forma cónica, graduaciones en rojo (Accu-Red), para utilizarse en centrifugas de laboratorio,

**Rotaevaporador.-** Evaporadores rotativos; Con teclado de membrana de pulsación suave e indicador LED fácil de leer para controlar y supervisar la velocidad de rotación y la temperatura del baño. Los controles están en el frente de la unidad para fácil acceso y están en alto, retirados del baño y de posibles derrames.

El sensor de temperatura del baño maximiza el control de la temperatura. El intervalo de temperatura del baño de Maria es de temperatura ambiente hasta 100°C. El interruptor automático de alta temperatura apaga el elemento calefactor si el baño seca, evita el volver a calentar hasta que se restaura el equipo. El asidero de activación que se encuentra en el frente del evaporador proporciona el máximo control para elevar o bajar el material de vidrio; el control de pivote permite colocar matraces de diferentes tamaños al ángulo deseado. Para fácil acceso, el material de vidrio está colocado al frente .El tubo de alimentación permite alimentar continuamente cantidades

grandes de soluciones al matraz de evaporación. Los sellos son de resina de fluorocarburo PTFE para una operación sin fugas y una vida útil prolongada.

El baño de 4L viene como unidad separada a fin de utilizar matraces de diferentes tamaños. Los pies de gomas antiderrapantes proporcionan espacio suficiente para colocarlos dedos debajo del baño y moverlo fácilmente. El silencioso motor accionado por banda, de alta torsión y sin chispas, gira el matraz de 0 a 250rpm. Los elementos del calentador se encuentran fuera del baño para facilitar la limpieza. Capacidad de calentamiento, 1200W

**Bomba de Vacío.-** El funcionamiento de una bomba de vacío está caracterizado por su velocidad de bombeo, y la cantidad de gas evacuado por unidad de tiempo. Toda bomba de vacío tiene una presión mínima de entrada, que es la presión más baja que puede obtenerse, y también, un límite superior a la salida o presión previa. Si la presión previa aumenta por encima de este valor, el bombeo cesa. Dos características fundamentales de toda bomba de vacío son: la presión límite o presión mínima de entrada, y el tiempo necesario para alcanzarla. Ambos factores no dependen sólo de la bomba utilizada, sino también del recipiente a evacuar (presión de vapor de sus partes constitutivas, fugas, etc.).

**Agitador Magnético.-** Es un aparato que permite calentar sustancias en forma homogénea.

## Anexo E

### Esquema y fotografía de un separador centrífugo



## Anexo F

### Tanque de acero inoxidable 1300 lt



#### **Especificaciones:**

CALIDAD AISI 304

CILINDRICO VERTICAL TAPA ESFERICA FONDO CONICO

AGITADOR CENTRAL CON HELICE DE TRES PALAS

MOTOREDUCTOR DE 1 HP

ALTURA 1850 MM

DIAMETRO 950 MM



## Anexo G

### Fotografía y usos del Tanque mezclador

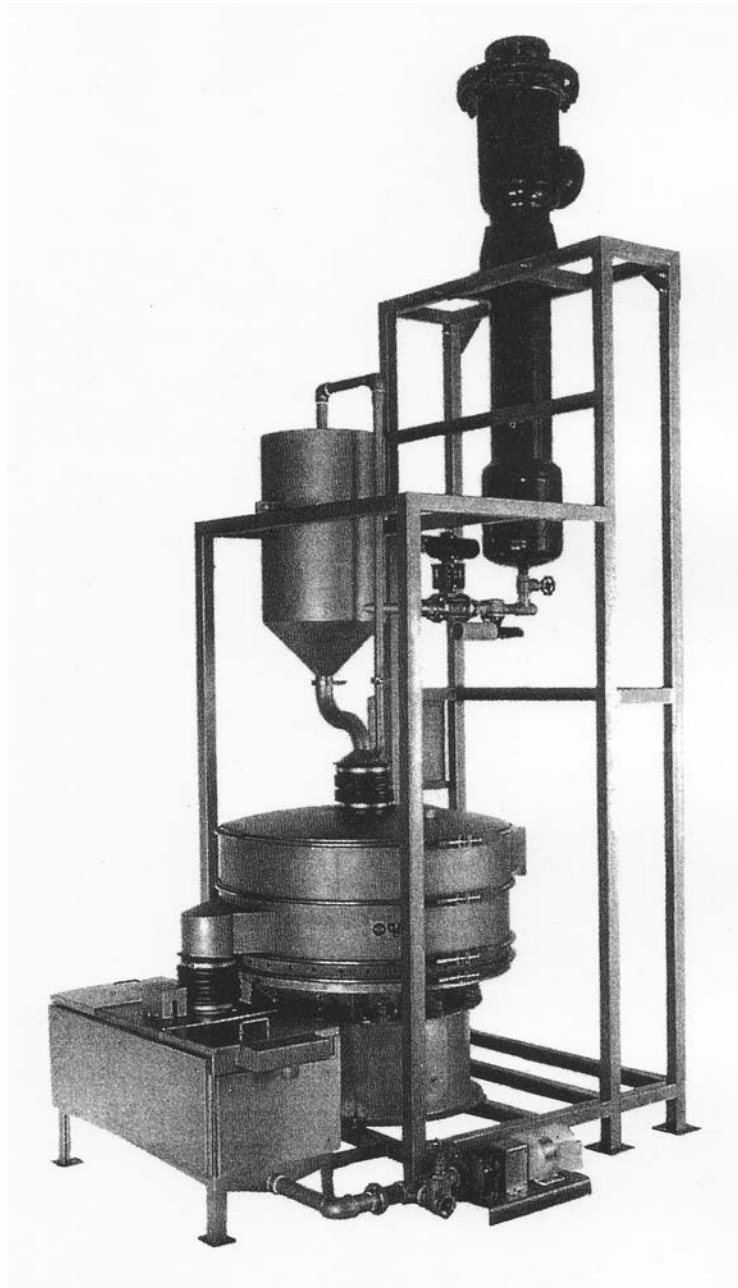


En un tanque agitador se pueden realizar las siguientes operaciones unitarias:

1. Mezcla de líquidos miscibles
2. Dispersión de un gas en un líquido
3. Mezcla o dispersión de líquidos no miscibles
4. Dispersión y emulsificación de líquidos no miscibles
5. Apoyo para la transferencia de calor entre un líquido y una superficie intercambiadora de calor
6. Suspensión, reducción de tamaño y dispersión de partículas sólidas en un líquido. Dilución de un sólido en un líquido
7. Reducir el tamaño de partículas aglomeradas. Disminuir el tamaño de gota de líquidos coalescentes

## Anexo H

### Sistema de filtración centrífugo continuo



## Anexo I

### Productos en el mercado ecuatoriano que se comercializan con omega

3

#### Pan multicereales GIRASOL & CENTENO Braun contiene omega 3

**Ingredientes:** Harina de trigo fortificada, agua, harina de centeno, gluten, levadura, sal, almidón fortificado, suero de leche, ajonjolí, semilla de girasol, semilla de linaza, avena, sucralosa, emulsificante, conservante permitido.

<b>Información Nutricional</b>	
Tamaño de la porción: 1 rebanada (42g)	
Total de porciones: 16 rebanadas	
Cantidad por porción	
Calorías 90 calorías	
	<b>% Valor Diario</b>
Grasa total 2 g	3
Grasa saturada 0 g	0
Colesterol 0 mg	0
Sodio 168 mg	7
Carbohidratos 16 g	5
Fibra 1 g	4
Proteínas 4 g	8
Vitamina B1 5%	Vitamina B2 8%
Calcio 4%	Hierro 5%
Las porcentajes de los valores diarios están basados en una dieta de 2000 calorías	
Peso neto: 680 g	
Registro sanitario:2707-INHG-AN-10-04	

## Anexo J

### Margarina de mesa reducida en grasa Dorina; omega 3 y 6

Ingredientes: Aceites vegetales, agua, sal, cloruro de potasio, emulsificantes, conservante, vitaminas E, A y D, antioxidante BHT, secuestrante EDTA, colorante idéntico al natural.

<b>Información Nutricional</b>	
Tamaño por porción: 1 Cucharada (14g) Porciones por envase: 17	
Calorías	90
Calorías de Grasa	90
<b>Cantidad por porción</b>	<b>%VD</b>
Grasa total 10 g	15%
Grasa saturada 2,5 g	15%
Grasa monoinsaturada 2 g	
Grasa poliinsaturada 5 g	
Grasa trans 0 g	
Colesterol 0 mg	0%
Sodio 90 mg	4%
Potasio 30 mg	1%
Carbohidratos total 0 g	0%
Fibra diaria 0 g	0%
Azúcares 0 g	
Proteína 0 g	
Vitamina A 10% Vitamina D 15% Vitamina E 20% contiene mas del 2% de Vitamina C, Hierro o Calcio	

## Anexo K

### Leche OMEGA 3 Toni

**Ingredientes:** Leche fresca semidescremada, aceite OMEGA 3, premix vitamínico.

<b>Información nutricional</b>		
Contenido por porción 250 cc		
Porciones por envase 1		
Calorías 116 Kcal		
	% Valor diario *	
<b>Grasa Total</b> 4 g		6%
Grasa saturada 2,52 g		13%
Grasa poliinsaturada 1,48 g		
<b>Omega 3</b> 87,5 mg		
<b>Carbohidratos totales</b> 13 g		4%
<b>Proteínas</b> 8,0 g		16%
Vitamina A 1250 UI		25%
Vitamina B1 0,375 mg		25%
Vitamina B2 0,425 mg		25%
Vitamina B6 0,5 mg		25%
Vitamina B12 1,5 mcg		25%
Niacina 5 mg		25%
Acido Fólico 100 mcg		25%
Vitamina D3 100 UI		25%
Vitamina E 7,5 UI		25%
Calcio 0,25 g		25%
* Valores porcentuales basados en una dieta de 2000 calorías		

## Anexos L

### Aceite puro de Canola Omega La Favorita

**Ingredientes:** Aceite vegetal líquido de Canola, Antioxidantes TBHQ y Ácido cítrico.

<b>INFORMACION NUTRICIONAL</b>		
Porción		14 g
Porciones por envases:		65
	<b>1 Porción</b>	<b>% VD*</b>
<b>Energía (kcal)</b>	120 Kcal	6%
<b>Grasa Total</b>	14,0 g	22%
Aceite saturado	1,0 g	6%
Aceite monoinsaturados	4,0 g	
Acido linoléico (OMEGA 3)	1,0 g	
Ácidos grasos trans	0,0 g	
<b>Carboh. Totales</b>	0 g	0%
Proteína	0 g	0%
Fibra Dietaria Total	0 g	0%
Colesterol	0 mg	0%
Sodio	0 mg	0%
Vitamina E	3 UI	10%
* Los porcentajes de Valores Diarios (VD) están basados en una dieta de 2000 cal		

## **Anexo M**

### **Los antioxidantes**

#### **E-320 Butil-hidroxi-anisol (BHA)**

Este antioxidante sintético se utilizó inicialmente en la industria petrolífera. Desde los años cuarenta se utiliza como aditivo alimentario. Solamente es soluble en grasas y no en agua. Resulta muy eficaz en las grasas de fritura, ya que no se descompone o evapora, como hacen los galatos o el BHT, pasando al producto frito y protegiéndolo. Se utiliza para proteger las grasas utilizadas en repostería, fabricación de bizcochos, sopas deshidratadas, etc. Su seguridad ha sido discutida extensamente. No tiene acción mutagénica, pero es capaz de modular el efecto de ciertos carcinógenos sobre animales de experimentación, potenciando o inhibiendo su acción, en función del carcinógeno de que se trate. Esto puede estar relacionado con su actividad sobre los enzimas hepáticos encargados de la eliminación de sustancias extrañas al organismo, que activan o destruyen a ciertos carcinógenos.

El BHA a dosis elevadas provoca, en la rata, la proliferación anormal de células en ciertos puntos de su tubo digestivo, y lesiones neoplásicas con dosis aún más altas, por un mecanismo no bien conocido. Las diferencias anatómicas hacen que esto no sea extrapolable a la especie humana, aunque la proliferación anormal de células se ha demostrado también en el

esófago de monos tratados con BHA. Su utilización está autorizada en la mayoría de los países (CE y USA entre ellos), pero no en otros, por ejemplo Japón. La tendencia mundial es a la reducción del uso de este antioxidante y del BHT (E-321). Usualmente se utiliza combinado con otros antioxidantes, especialmente con el BHT (E-321), ya que potencian mutuamente sus efectos. En España, las dosis máximas autorizadas lo son siempre considerando la suma total de estos antioxidantes.

### **E-321 Butil-hidroxi-tolueno (BHT)**

Es otro antioxidante sintético procedente de la industria petrolífera reciclado su uso como aditivo alimentario. Se utiliza prácticamente siempre mezclado con el BHA (E-320), tiene sus mismas aplicaciones, y , en general, las mismas limitaciones legales.

Esta sustancia no es mutagénica, pero como el BHA, es capaz de modificar la acción de ciertos carcinógenos. Se elimina en la orina combinado a otras sustancias, por una vía metabólica común a muchos otros compuestos extraños al organismo. El BHT a dosis muy altas, produce lesiones hemorrágicas en ratas y ratones, pero no en otras especies animales. Esto puede ser debido fundamentalmente a que interfiere con el metabolismo de la vitamina K, a cuya carencia son especialmente sensibles estos roedores.

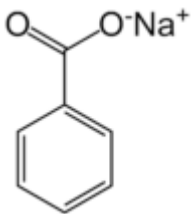


El BHT, a dosis relativamente altas, afecta la reproducción en la rata, especialmente el número de crías por camada y la tasa de crecimiento durante el período de lactancia. En función de estos datos, la OMS ha rebajado recientemente la ingestión diaria admisible.

## Anexo N

### Benzoato de sodio

El 'benzoato de sodio', también conocido como **benzoato de sosa** o (E211), es una sal del ácido benzoico, blanca, cristalina o granulada, de fórmula  $C_6H_5COONa$ . Es soluble en agua y ligeramente soluble en alcohol. La sal es antiséptica y se usa generalmente para conservar los alimentos. En cantidades elevadas es tóxica. Puede ser producido por reacción de hidróxido sódico con ácido benzoico

Benzoato sódico	
	
Nomenclatura IUPAC	Benzoato Sódico
Otros nombres	E211, benzoato de sosa
Fórmula semidesarrollada	$NaC_6H_5CO_2$
Masa molecular	$144,1053 \text{ g mol}^{-1}$
Número CAS	[532-32-1]
Densidad	$1,44 \text{ g cm}^{-3}$
Punto de fusión	$>300 \text{ °C}$
Punto de ebullición	N/A

Como aditivo alimentario es usado como conservante, matando eficientemente a la mayoría de levaduras, bacterias y hongos. El benzoato sódico solo es efectivo en condiciones ácidas ( $\text{pH} < 3,6$ ) lo que hace que su uso más frecuente sea en conservas, en aliño de ensaladas (vinagre), en bebidas carbonatadas (ácido carbónico), en mermeladas (ácido cítrico), en zumo de frutas (ácido cítrico) y en salsas de comida china (soja, mostaza y pato). También se encuentra en enjuagues de base alcohólica y en el pulido de la plata. Más recientemente, el benzoato sódico está presente en muchos refrescos como Sprite, Fanta, Sunkist, Dr Pepper y Coke Zero. El sabor del benzoato sódico no puede ser detectado por alrededor de un 25% de la población, pero para los que han probado el producto químico, tienden a percibirlo como dulce, salado o a veces amargo.

También se utiliza en pirotecnia, como combustible en la mezcla del polvo que produce un silbido cuando es comprimida y encendida en un tubo.

En la naturaleza lo podemos encontrar en arándanos, pasas, ciruelas claudias, canela, clavos maduros y manzanas.

## Anexo Ñ

### Sal

La **sal de mesa**, conocida comúnmente como **sal**, es la sal específica cloruro sódico, cuya fórmula química es NaCl. Otras denominaciones frecuentemente son **sal marina** y **sal común**.

La sal es el condimento más antiguo usado por el hombre y su importancia para la vida es tal que ha marcado el desarrollo de la historia en diversas fases.

Es el aditivo más antiguo y más usado en alimentación, y uno de los principales pilares de la cocina en casi cualquier cultura, cuando la dieta natural carece de sal puede ser recomendable un mínimo suplemento, especialmente en climas cálidos o en jornadas de mucho esfuerzo físico acompañadas de abundante transpiración.

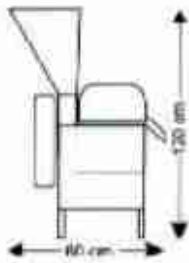
### Propiedades

- Mantiene los alimentos en buen estado para su posterior consumo
- Es necesaria para la vida, aunque en exceso puede ser perjudicial
- Poca sal en la dieta puede conllevar mareos y calambres
- Cristalina, blanca y soluble al agua
- Se usa como materia prima en algunas industrias químicas

## Anexo O

### DESPULPADORA COMEK ref. 500

#### ANCHO ALTO



#### PROFUNDIDAD



-La despulpadora COMEK tiene una larga trayectoria en el mercado.  
-De fácil uso; gracias a su sistema de encendido y abastecimiento que regula la cantidad exacta a procesar.  
-Versátil máquina que se comporta de acuerdo a las necesidades del mercado actual.  
Para su fácil y rápido aseó presenta tapas desmontables elaboradas en materiales nobles.



<b>DESPULPADORA PARA FRUTAS, VERDURAS Y HORTALIZAS</b>	
<b>CAPACIDAD:</b>	500 KILOS HORA
<b>ELABORADA EN:</b>	ACERO INOX.304
<b>MOTOR:</b>	2hp.(110/220 V)
<b>TAMICES:</b>	PARA TODO TIPO DE FRUTA
<b>APLICACIONES:</b>	DESPULPADORA  REFINADORA  TROZADORA  LICUADORA
<b>DIMENSIONES:</b>	h. 120x60x60cms.
<b>PESO NETO:</b>	50 KILOS
<b>GARANTIA:</b>	2 AÑOS
<b>OTROS MODELOS:</b>	1 Ton/h -2 Ton/h - 250 Kg/h

## Anexo P

**MARMITA ref. 50 Gal.**



MarmitaCOMEK

<b>CARACTERÍSTICAS TÉCNICAS</b>	
<b>CAPACIDAD:</b>	50 GALONES
<b>ELABORADA EN:</b>	ACERO INOX.304
<b>MOTOR:</b>	TRIFÁSICO
<b>REDUCTOR:</b>	IMPORTADO DE SELLE HERMÉTICO EXCLUSIVO
<b>CAMARA:</b>	DOBLE PARA VAPOR ó ACEITE
<b>AGITADOR:</b>	A 30 r.p.m. CON RASPADORAS DE RESINA DE ALTA RESISTENCIA
<b>EVACUACIÓN:</b>	VOLCABLE CON MANIJA
<b>CALENTAMIENTO:</b>	VAPOR ó A GAS (INCLUYE CALEFACTOR
<b>DIMENSIONES:</b>	h. 130 x 90 x 110 cms.
<b>PESO NETO:</b>	85 kg
<b>OTROS MODELOS:</b>	20 Gal.

## **Anexo Q**

### **Llenadora de pistón utilizada a nivel industrial**

**Envases:** La llenadora por pistón puede llenar los envases de 10 ml (.25 onz.) hasta 250 ml (8.5 onz.). Los pistones de tamaños diferentes son intercambiables.

**Productos:** La llenadora puede llenar líquidos, semi-líquidos y productos viscosos. Las partes en contacto con el producto son de acero inoxidable y plásticos. Ellos son aprobados por el USDA por la industria alimenticia.

**Velocidad:** De hasta 30 ciclos por minuto.

**Operación:** En el modo del ciclo automático continuo, el operador cambiará los envases mientras la máquina recarga automáticamente y descarga de nuevo. La velocidad del ciclo puede ajustarse para mantener una proporción cómoda al operador.

En el modo del solo ciclo (con Pie a Pedal), el operador debe apretar el pie a pedal para la próxima descarga. Ambos modos de funcionamiento son incluidos.

**Precisión:** Menor que +/-1%.



**Instalación:** La máquina se envía reunida. La máquina puede equiparse con un tanque cónico de acero inoxidable de 19 litros. Alternativamente, la máquina puede proporcionarse de un tanque de gravedad.

**Cambio de Envase:** Puede ajustar el golpe del pistón para los volúmenes diferentes. Los pistones de hartura pueden cambiarse para permitir un mayor rango de volúmenes.



## Anexo R

### Mesa de empaque



Las mesas de empaque son el sistema más simple de embalaje y la solución más económica. Las principales características de este sistema son, superficies en vinilo y totalmente almohadilladas, ángulo ajustable, separadores móviles, puertas que permiten la caída de la fruta cuando se trabaja con llenado por volumen (opcional) y terminaciones en acero inoxidable para mayor durabilidad.

## Anexo S

### Balanza Industrial



Balanza industrial verificable, de acero inoxidable y con pantalla independiente. La balanza ha sido fabricada con el tipo de protección IP 67, lo que hace que esté a prueba de polvo; también es posible sumergirla temporalmente y de forma completa en el agua (resistente al agua hasta 1 m de profundidad). La construcción permite también una limpieza con una manguera de agua. Esto hace que la balanza industrial sea ideal para las áreas húmedas. La alimentación se realiza a través de un equipo de alimentación estándar de 230 V / 12 V.

## BIBLIOGRAFÍA

1. BADUI DERGAL, SALVADOR. Química de los Alimentos, Editorial Alambra. México, 1994.
2. CALERO ELIZALDE, MANUEL. Comunicación personal, INDUSTRIA BORSEA S.A., 2007.
3. COVARRUBIAS REYDET, MARIA ELENA Y ORTEGA MUÑOZ, KAREN LILIAN. Informe de residencia Acidos Grasos Omega 3 y Omega6.[www.puc.cl/agronomia/dinvestigacion/Proyectos/ProyectosTitulos/pdf/MElenaCovarrubias-KOrtega.pdf](http://www.puc.cl/agronomia/dinvestigacion/Proyectos/ProyectosTitulos/pdf/MElenaCovarrubias-KOrtega.pdf).Chile.2002.
4. ESPOL-ICQA (Instituto de Ciencias Químicas y Ambientales). Laboratorio de Cromatografía. Información no publicada.
5. JAIME GIL, ANGELITA. Utilización del Análisis por Cromatografía para la Determinación de los Lípidos de los Organismos (Placton) Alimento

del Camarón en sus Primeros estadios de Desarrollo. Universidad de Guayaquil, Facultad de Ingeniería Química, 1993.

6. LAWSON, HARRY. Aceites y Grasas Alimentarias Tecnología, utilización y nutrición. Editorial Acribia S.A. Zaragoza, España. 1999.
7. IDROVO D, ROOSEVELT. El Achiote. MINISTERIO DE AGRICULTURA, GANADERIA, ACUACULTURA Y PESCA (MAC). Guayaquil – Ecuador. 2006.
8. MASSAY, SHEILA. Instituto nacional de Pesca. Catálogo de peces, crustáceos y moluscos de mayor importancia comercial en Ecuador. Guayaquil – Ecuador. 1993.
9. MATAIX VERDU, JOSE Y GIL HERNANDEZ, ANGEL. Libro Blanco de los Omega 3: Los ácidos grasos poliinsaturados omega-3 y monoinsaturados tipo oleico y su papel en la salud. Editorial Médica Panamericana S.A. Madrid, España. 2002.
10. MONTAÑO ARMIJOS, MARIANO. Estado de tecnología para la determinación de ácidos grasos en la industria de aceites comestibles en el Ecuador. ESPOL-SEL. 1998.

11. STOKER STEPHEN H, AND WALKER, EDWARD B. FUNDAMENTALS OF CHEMISTRY General, Organic, and Biological. Allyn and Bacon, Boston. Second Edition. 1991.
12. VEGA, SALVADOR. Actualidad sobre ácidos omega-3 y omega-6 en la industria y en la alimentación humana. <http://www.alfa-editores.com/alimentaria/Julio%20%20Agosto%2005/ACTUALIDADES%20Acidos%20omega%203%20y%206.htm>
13. WINDSOR, MALCOM Y BARLOW, STUART. Introducción a los subproductos de pesquería. Editorial Acribia, Zaragoza – España. 1994.