

การใช้น้ำมันดầuเหลืองหมักเป็น[†]
สารต้านออกซิเดชั่นสำหรับ[†]
น้ำมันดầuเหลือง



นางลินนา ทองยงค์

วิทยานิพนธ์นี้ เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโท สาขาวิชาสมหัตติ
ภาควิชาอาหารเคมี

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2535

ISBN 974-579-822-3

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

018027 | 15198947

UTILIZATION OF FERMENTED SOYBEAN OIL
AS ANTIOXIDANT FOR
SOYBEAN OIL

Mrs. Linna Tongyonk

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Science in Pharmacy
Department of Food Chemistry
Graduate School
Chulalongkorn University
1992
ISBN 974-579-822-3

หัวข้อวิทยานิพนธ์ การใช้น้ำมันถั่วเหลืองหมักเป็นสารต้านออกซิเดชันสำหรับ
 โดย นำงลินนา ทองยงค์
 ภาควิชา อาหารเคมี
 อาจารย์ที่ปรึกษา รองศาสตราจารย์ ดร. แก้ว กังสดาลคำไพบูลย์
 อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม รองศาสตราจารย์ ดร. อรอนงค์ กังสดาลคำไพบูลย์



บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วน
หนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญามหาบัณฑิต

ม. วงศ์ คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย
(ศาสตราจารย์ ดร. ถาวร วัชราภัย)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

นาย พันธุ์ชัย ประธานกรรมการ
(อาจารย์ สุชี สุนทรธรรม)

ดร. กานต์ กรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร. แก้ว กังสดาลคำไพบูลย์)

ดร. ก้องศักดิ์ กรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร. อรอนงค์ กังสดาลคำไพบูลย์)

ดร. วิริยะกิตติ์ กรรมการ
(อาจารย์ วิริยะกิตติ์ อนันตบุตร)

พิมพ์ต้นฉบับที่ด้วยอวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสีเขียวนี้เพียงแผ่นเดียว

ลินนา ทองยงค์ : การใช้น้ำมันถั่วเหลืองหมักเป็นสารต้านออกซิเดชันสำหรับน้ำมันถั่วเหลือง
(UTILIZATION OF FERMENTED SOYBEAN OIL AS ANTIOXIDANT FOR SOYBEAN OIL)
อ. ที่ปรึกษา : รศ.ดร. แก้ว กังสadal คำ Pierre , อ. ที่ปรึกษาร่วม : รศ.ดร. อรุณรค
กังสadal คำ Pierre , 127 หน้า ISBN 974-579-822-3

การวิจัยนี้ทำการศึกษาคุณสมบัติในการเป็นสารต้านออกซิเดชันของน้ำมันถั่วเหลืองหมักในน้ำมันถั่วเหลือง เพื่อให้ได้แนวทางในการนำสารธรรมชาติมาใช้ในการต้านออกซิเดชันของน้ำมันพืช โดยใช้ค่าเบอร์ออกไซด์เป็นค่านิ่งขั้บรวมการเกิดออกซิเดชันของน้ำมันผงหั่ง 7 ชนิด เปรียบเทียบกับน้ำมันถั่วเหลืองที่ไม่ได้เติมสารใด ๆ น้ำมันหั่ง 7 ชนิดนี้ได้แก่ น้ำมันถั่วเหลืองเติมน้ำมันออกซิเดชันสังเคราะห์ (BHT) ร้อยละ 0.02 น้ำมันผสมระหว่างน้ำมันถั่วเหลืองผ่านกรรมวิธีกับน้ำมันถั่วเหลืองไม่ผ่านกรรมวิธีร้อยละ 5 (B+T5) และร้อยละ 10 (B+T10) ตามลำดับ น้ำมันผสมระหว่างน้ำมันถั่วเหลืองผ่านกรรมวิธีกับน้ำมันถั่วเหลืองหมักผ่านกรรมวิธีร้อยละ 0.5 (B+RT0.5) และร้อยละ 1 (B+RT1) ตามลำดับ และ 2 ชนิดสุดท้าย เป็นการผสมน้ำมันถั่วเหลืองที่ยังไม่ผ่านกรรมวิธีกับน้ำมันถั่วเหลืองหมักที่ยังไม่ผ่านกรรมวิธีร้อยละ 5 [(CB+T5)R] และร้อยละ 10 [(CB+T10)R] และจึงนำไปผ่านกรรมวิธี ตามลำดับ

การเกิดออกซิเดชันของน้ำมันชนิดต่าง ๆ ทำใน 3 สาขาวะ สาขาวะแรกเก็บน้ำมันไว้ที่อุ่นภูมิ 50 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 21 วัน สาขาวะที่ 2 อังดี้แยงอัลตราไวโอลेट 1 ชั่วโมง ก่อนเก็บน้ำมันไว้ที่อุ่นภูมิห้อง และสาขาวะสุดท้ายเป็นการศึกษาถึงผลในการกันชนิดเนื่องไปสู่อาหารของน้ำมันแต่ละชนิด จากการเปรียบเทียบค่าเบอร์ออกไซด์ของน้ำมันแต่ละชนิด พบร้าน้ำมันผสม [(CB+T5)R] มีความทนทานตอบภูมิริยาออกซิเดชันได้กว่าน้ำมันถั่วเหลืองธรรมชาติ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P<0.05$) น้ำมันชนิดนี้เมื่อนำไปทดสอบข้าวเกรียบกุ้ง ลักษณะของน้ำมันระหว่างการทดสอบไม่ต่างกับน้ำมันถั่วเหลืองผ่านกรรมวิธี แต่ค่าเบอร์ออกไซด์ของน้ำมันที่สกัดจากข้าวเกรียบกุ้งที่ทดสอบค่าวันน้ำมันผสมชนิดนี้ จะทำกว่าน้ำมันที่สกัดจากข้าวเกรียบกุ้งที่ทดสอบค่าวันน้ำมันถั่วเหลืองผ่านกรรมวิธีอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($P<0.05$)

วิจัยพัฒนาด้วยวิทยาศาสตร์ภายในกรอบสีเขียวที่ยั่งยืนเดียว

LINNA TONGYONK : UTILIZAITON OF FERMENTED SOYBEAN OIL AS ANTIOXIDANT FOR SOYBEAN OIL . THESIS ADVISER : ASSOC. PROF. KAEW KANGSADALAMPAI, Ph. D., THESIS COADVISER : ASSOC. PROF. ORANONG KANGSADALAMPAI, Ph.D. 127 pp. ISBN 974-579-822-3

Feasibility of using natural antioxidant in vegetable cooking oil was studied by the determination of the antioxidant activity of oil extracted from fermented soybean in soybean oil. Peroxide value (P.V.) was used as a relative measure of the degree of oxidation , with higher P.V. indicating greater degrees of oxidation. The oxidative stability of seven samples of soybean oil combined with different additives were compared with refined soybean oil. One of the samples contained 0.02% BHT(a synthetic antioxidant) (S). Two of the samples were refined soybean oil which contained 5% (B+T5) and 10% (B+T10) crude fermented soybean oil , respectively. The other two samples were refined soybean oil which contained 0.5% (B+RT0.5) and 1.0% (B+RT1) refined fermented soybean oil, respectively. The last two samples were prepared at first by mixing crude soybean oil with 5% [(CB+T5)R] and 10% [(CB+T10)R] crude fermented soybean oil, then both were refined.

The experiment was conducted under three different conditions. The first condition, the samples were stored at 50 C for 21 days while the other were exposed to ultraviolet light for 1 hour before being stored at room temperature for 21 days. In last condition, the samples were used for deep frying to evaluate the carry through property of the additives. Comparison of P.V. of the samples showed that (CB+T5)R was significantly more stable ($P<0.05$) at room temperature (exposing ultraviolet light for 1 hour before storing) or elevated temperature (50 C) than any other samples. The results of (CB+T5)R used for deep frying turned out the same as using the refined soybean oil, while P.V. of the oil extracted from khaw kriab kung (object used for deep frying in this experiment) fried in (CB+T5)R was significantly ($P<0.05$) lower than that of fried in refined soybean oil.



ภาควิชา อาหารเคมี
สาขาวิชา อาหารเคมี
ปีการศึกษา 2534

ลายมือชื่อนิสิต Linna Tongyunk
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา K. Kangsadalampai
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม Oranong Kangsadalampai

กิตติกรรมประกาศ

ในการทำวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ข้าพเจ้าขอกราบพระคุณเป็นอย่างสูงแด่
 รองศาสตราจารย์ ดร. แก้ว กังสadal อำเภอ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์
 รองศาสตราจารย์ ดร. อรอนงค์ กังสadal อำเภอ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วมและ
 อาจารย์ สุชี สุนทรธรรม หัวหน้าภาควิชาอาหารเคมี ที่ได้กรุณาให้คำแนะนำ และข้อ^ด
 คิดเห็นที่เป็นประโยชน์อย่างยิ่งต่อการวิจัย ตลอดจนจัดหาเครื่องมือ และอุปกรณ์ต่างๆที่จำ^ด
 เป็นในการทำวิจัย ขอขอบพระคุณคณาจารย์ และเจ้าหน้าที่ในภาควิชาอาหารเคมี
 ทุกท่านที่กรุณาให้ข้อแนะนำและอำนวยความสะดวกในด้านสถานที่และอุปกรณ์การวิจัย ขอ
 ขอบพระคุณเจ้าหน้าที่สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทยที่ให้ความ
 เอื้อเฟื้อหัวเชื้อบริสุทธิ์ Rhizopus oligosporus เพื่อเป็นเชื้อตั้งต้นในการ
 เตรียมถัวเหลืองหมัก ขอขอบพระคุณ อาจารย์ วีระศักดิ์ อนันบุตร คุณสุปรียा
 ศุขเกชมา และเจ้าหน้าที่ทุกท่านของงานเคมีพืชน้ำมัน กองเกษตรเคมี กรมวิชาการ
 เกษตรที่ได้ให้คำแนะนำ และเอื้อเฟื้ออุปกรณ์ในการวิจัย ขอขอบพระคุณคณะกรรมการ
 สอบวิทยานิพนธ์ทุกท่านที่กรุณาให้คำแนะนำที่เป็นประโยชน์อย่างมาก เนื่องจาก
 ทุนการวิจัยนี้บางส่วนได้มาจากทุนอุดหนุนการวิจัยของบัณฑิตวิทยาลัย จึงขอขอบพระคุณ
 บัณฑิตวิทยาลัยมา ณ. ที่นี้ด้วย

ท้ายนี้ผู้วิจัยได้รับขอคุณเพื่อนและเพื่อนร่วมงานทุกท่าน ที่กรุณาสละเวลา
 และแรงงาน ตลอดจนเป็นกำลังใจให้แก่ผู้วิจัยตลอดมา จนการวิจัยสำเร็จลุล่วงไปด้วยดี

สารบัญ



หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย.....	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	จ
กิตติกรรมประกาศ.....	ฉ
สารบัญ.....	ช
สารบัญตาราง.....	ช
สารบัญรูปภาพ.....	ญ
บทที่	
1. บทนำ.....	1
2. วารสารปริทัศน์.....	5
3. วัสดุและวิธีทำการวิจัย.....	29
4. ผลการทดลอง.....	42
5. วิจารณ์และสรุปผลการทดลอง.....	63
รายการอ้างอิง.....	74
ภาคผนวก	
ก. วิชีวิเคราะห์หาค่าเบอร์ออกไซด์.....	83
ข. กรรมวิธีการคำน้ามันพีชให้บริสุทธิ์.....	90
ค. วิชีวิเคราะห์หาค่ากรด.....	95
ง. การวิเคราะห์ทางสถิตि.....	99
ประวัติ.....	127

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1. แสดงส่วนประกอบของน้ำมันและไขมันบางชนิด.....	14
2. แสดงแผนการเติมสารต้านออกซิเดชันในน้ำมันถ้วนเหลือง.....	38
3. แสดงผลของการหมักถ้วนเหลืองเมื่อใช้ปริมาณทวน 80 และปริมาณเชื้อรากที่แตกต่างกันออกปี.....	43
4. เปรียบเทียบผลการสกัดน้ำมันถ้วนเหลืองหมักโดยวิธีการปั่นและการใช้เครื่องมือ Soxhlet.....	44
5. ลักษณะเฉพาะบางประการของน้ำมันถ้วนเหลืองหมักที่สกัดโดยวิธีปั่น	44
6. แบบแผนการเติมสารต้านออกซิเดชันในน้ำมันถ้วนเหลืองสำหรับการศึกษาขั้นต้น.....	46
7. แบบแผนการเติมสารต้านออกซิเดชันในน้ำมันถ้วนเหลืองสำหรับการศึกษาเปรียบเทียบฤทธิ์ในการป้องกันการหินของน้ำมันถ้วนเหลืองหมักกับวัตถุกันหินสังเคราะห์ในสภาวะต่างๆ.....	47
8. ค่าเบอร์ออกไซด์และค่ากรดของน้ำมันตัวอย่างแต่ละชนิด หลังผลิตเสร็จใหม่ๆ (วันที่ 0) และได้เติมสารต้านออกซิเดชันแล้ว.....	48
9. ค่าเบอร์ออกไซด์ของน้ำมันตัวอย่างเก็บไว้ที่ อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส สำหรับการศึกษาขั้นต้น.....	49
10. ค่าเบอร์ออกไซด์ของน้ำมันชนิดต่างๆที่อัองแสงอัลตราไวโอลेट 1 ชั่วโมง ก่อนเก็บไว้ที่อุณหภูมิห้อง สำหรับการศึกษาขั้นต้น.....	51
11. แสดงการเปลี่ยนแปลงของตัวอย่างน้ำมันที่เก็บระหว่างการทดสอบและหลังการทดสอบข้าวเกรียบกับ สำหรับการศึกษาขั้นต้น.....	53
12. ค่าเบอร์ออกไซด์ของน้ำมันตัวอย่างที่สกัดจาก ข้าวเกรียบกุ้งทดสอบสำหรับการศึกษาขั้นต้น.....	54
13. ค่าเบอร์ออกไซด์ของน้ำมันชนิดต่างๆเก็บไว้ที่ อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส	56

14.	ค่าเบอร์ออกใช้ด้วยน้ำมันตัวอย่างที่อังแสดงอัลตราไวโอลेट ชั่วโมงก่อนเก็บไว้ที่อุณหภูมิห้อง.....	1 58
15.	แสดงการเปลี่ยนแปลงของตัวอย่างน้ำมันที่เก็บระหว่างการทดสอบและหลังการทดสอบข้าวเกรียบกุ้ง.....	60
16.	ค่าเบอร์ออกใช้ด้วยน้ำมันชนิดต่างๆที่สกัดจากข้าวเกรียบกุ้งทดสอบ..	61
17.	เปรียบเทียบส่วนประกอบของน้ำมันถ้วนเหลืองดินกับน้ำมันถ้วนเหลืองผ่านกรรมวิธี.....	91
18.	แสดงน้ำหนักน้ำมันตัวอย่างที่ใช้ในการวิเคราะห์ที่ค่ากรดต่างๆ....	97
19.	ค่าต่างๆในการการวิเคราะห์ความแปรปรวนแบบทางเดียว.....	100
20-29.	การวิเคราะห์ความแปรปรวน และการทดสอบ L.S.D. ของค่าเบอร์ออกใช้ด้วยน้ำมันตัวอย่างที่เก็บไว้ที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส สำหรับการศึกษาขั้นต้น.....	103
30-37.	การวิเคราะห์ความแปรปรวน และการทดสอบ L.S.D. ของค่าเบอร์ออกใช้ด้วยน้ำมันตัวอย่างที่อังแสดงอัลตราไวโอลे�ตก่อนเก็บไว้ที่อุณหภูมิห้อง สำหรับการศึกษาขั้นต้น.....	108
38-43.	การวิเคราะห์ความแปรปรวน และการทดสอบ L.S.D. ของค่าเบอร์ออกใช้ด้วยน้ำมันตัวอย่างที่สกัดจากข้าวเกรียบกุ้งเพื่อศึกษาผลในการกันเห็นต่อเนื่อง สำหรับการศึกษาขั้นต้น.....	112
44-53.	การวิเคราะห์ความแปรปรวน และการทดสอบ L.S.D. ของค่าเบอร์ออกใช้ด้วยน้ำมันตัวอย่างเก็บไว้ที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส	115
54-61.	การวิเคราะห์ความแปรปรวน และการทดสอบ L.S.D. ของค่าเบอร์ออกใช้ด้วยน้ำมันตัวอย่างที่อังแสดงอัลตราไวโอลे�ต ก่อนเก็บไว้ที่อุณหภูมิห้อง	120
62-67.	การวิเคราะห์ความแปรปรวน และการทดสอบ L.S.D. ของค่าเบอร์ออกใช้ด้วยน้ำมันตัวอย่างที่สกัดจากข้าวเกรียบกุ้งเพื่อศึกษาผลในการกันเห็นต่อเนื่อง	124



สารบัญรูปภาพ

รูปที่

หน้า

1.	แสดงการถ่ายตัวของโมเลกุลไขมันเนื่องจากน้ำและอีนไซม์ไฮเปลส	6
2.	แสดงกลไกการเกิดออกซิเดชันของไขมัน.....	8
3.	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างค่าเบอร์ออกไซด์ของไขมันกับเวลาที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส และแสดงระยะเห็นได้ของไขมัน.	9
4.	แสดงการเกิดไฟโตออกซิเดชันของไขมัน.....	10
5.	แสดงการเกิดผลิตภัณฑ์ขั้นที่ 2 ของปฏิกิริยาออกซิเดชัน.....	11
6.	แสดงกลไกการออกฤทธิ์ของโลหะในการทำให้อิโตรเบอร์ออกไซด์ถ่ายตัว.....	13
7.	ออกอกซิเดชันของเมทิลไขโนลีเอท.....	17
8.	แสดงกลไกการยับยั้งปฏิกิริยาออกซิเดชันของสารต้านออกซิเดชันในกลุ่มขัดขวางปฏิกิริยาลูกโซ่.....	19
9.	แสดงการจับกันของกรดซิตริกกับทองแดงได้เป็นสารประกอบเชิงช้อนที่เดือยต่อปฏิกิริยา.....	20
10.	แสดงกลไกการทำงานของชีโนเจลล์.....	21
11.	แผนภูมิการทำให้เข็ือฟื้นตัว และเพิ่มปริมาณเข็ือรา.....	31
12.	แผนภูมิแสดงการหมักถ่วงโดยวิธีต่างๆ เพื่อหาวิธีที่เหมาะสม.....	33
13.	แผนภูมิแสดงการสกัดน้ำมันจากถ่วงเหลืองหมักโดยการปั่น.....	35
14.	แผนภูมิสรุปการศึกษาค่าสมบัติของน้ำมันถ่วงเหลืองหมัก ในการเป็นสารต้านออกซิเดชันในน้ำมันถ่วงเหลือง.....	41
15.	กราฟเปรียบเทียบค่าเบอร์ออกไซด์ของน้ำมันชนิดต่างๆ เมื่อเก็บไว้ที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส สำหรับการศึกษาขั้นต้น.....	50
16.	กราฟเปรียบเทียบค่าเบอร์ออกไซด์ของน้ำมันชนิดต่างๆที่อังแสงอัลตราไวโอเลต 1 ชั่วโมง ก่อนเก็บไว้ที่อุณหภูมิห้อง สำหรับการศึกษาขั้นต้น	52

17.	กราฟเปรียบเทียบค่าเบอร์ออกใช้ด้วยน้ำมันชนิดต่างๆ ที่สกัดจาก ข้าวเกรียบกุ้งทอด สำหรับการศึกษาขั้นต้น.....	55
18.	กราฟเปรียบเทียบค่าเบอร์ออกใช้ด้วยน้ำมันชนิดต่างๆ เมื่อเก็บไว้ ที่อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส.....	57
19.	กราฟเปรียบเทียบค่าเบอร์ออกใช้ด้วยน้ำมันชนิดต่างๆที่อังแสง อัลตราไวโอล็อก 1 ชั่วโมง ก่อนเก็บไว้ที่อุณหภูมิห้อง.....	59
20.	กราฟเปรียบเทียบค่าเบอร์ออกใช้ด้วยน้ำมันชนิดต่างๆที่สกัดจาก ข้าวเกรียบกุ้งทอด.....	62