



ภาคผนวก

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright© by Chiang Mai University  
All rights reserved



ภาคผนวก ก

การวิเคราะห์สมบัติทางเคมี

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright© by Chiang Mai University  
All rights reserved

## การวิเคราะห์สมบัติทางเคมี

ภาคผนวก ก-1 การวิเคราะห์ประสิทธิภาพการกักเก็บน้ำมัน (Klinkesorn *et al.*, 2006)

### วิธีวิเคราะห์

#### Extraction of free oil (FO)

1. ชั่งตัวอย่างจำนวน 2.5 กรัม
2. เตรียมสารเคมีเฮกเซน 15 ml เทใส่ลงไปในตัวอย่างทำการผสมด้วยเครื่อง Vortex เป็นเวลา 2 นาที
3. นำไปเหวี่ยงแยกสารด้วยเครื่องเหวี่ยงแยกอนุภาคที่ระดับความเร็ว 4,000 รอบต่อนาที นาน 15 นาที
4. กรองเอาส่วนข้างบนออกด้วยกระดาษกรองเบอร์ 4
5. ล้างกระดาษกรองด้วยเฮกเซน
6. นำของเหลวที่ได้ไปทำการระเหยที่ระดับอุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส สังเกตจนเฮกเซนระเหยหมดจากนั้นนำเข้าไปเข้าตู้อบที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส
7. รองนกว่าที่น้ำหนักคงที่แล้วทำการบันทึกผล
8. คำนวณเปอร์เซ็นต์น้ำมันอิสระตามสูตร

$$\text{Free oil (เปอร์เซ็นต์)} = \frac{[\text{น้ำหนักเริ่มต้นของตัวอย่าง} - \text{น้ำหนักสุดท้าย}] \times 100}{\text{น้ำหนักตัวอย่าง}}$$

#### Extraction of encapsulated oil (EO)

1. ชั่งตัวอย่างที่ผ่านการสกัดด้วยเฮกเซนมาแล้วจำนวน 0.5 กรัม
2. เตรียมสารเคมี acetate buffer (pH 3.0) 2 ml เทใส่ลงไปในตัวอย่างทำการผสมด้วยเครื่องเป็นเวลา 1 นาที
3. เตรียม hexane/isopropanol (3:1 v/v) 25 ml เทใส่ลงไปในตัวอย่างทำการผสมด้วยเครื่อง Vortex นาน 7 นาที
4. นำไปเหวี่ยงที่ระดับความเร็ว 3,500 รอบต่อนาที นาน 15 นาที
5. กรองเอาส่วนข้างบนออกด้วยกระดาษกรอง
6. ล้างกระดาษกรองด้วยเฮกเซน

7. นำของเหลวที่ได้ไปทำการระเหยที่ระดับอุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส สังเกตจนเสกเซนระเหยหมดจากนั้นนำเข้าไปเข้าตู้อบที่อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส
8. รองนกว่าที่น้ำหนักคงที่แล้วทำการบันทึกผล
9. คำนวณเปอร์เซ็นต์น้ำมันอิสระตามสูตร

$$\text{Encapsulated oil (เปอร์เซ็นต์)} = \frac{[\text{น้ำหนักเริ่มต้นของตัวอย่าง} - \text{น้ำหนักสุดท้าย}]}{\text{น้ำหนักตัวอย่าง}} \times 100$$

#### Total oil (TO)

นำ Free oil (เปอร์เซ็นต์) และ Encapsulated oil (เปอร์เซ็นต์) มารวมกัน

#### การคำนวณ Microencapsulation Efficiency

สามารถคำนวณได้ตามสูตรดังนี้

$$\text{EE (เปอร์เซ็นต์)} = \frac{[\text{Encapsulated oil (กรัม/100 กรัม powder)}]}{[\text{Total oil (กรัม/100 กรัม powder)}]} \times 100$$

- หมายเหตุ 1. น้ำหนักเริ่มต้นคือ น้ำหนักของแคปซูลผงน้ำมันปลาสวายเผา (น้ำหนักบีกเกอร์เปล่าลบด้วยน้ำหนักบีกเกอร์ที่มีแคปซูลผงน้ำมันปลาสวายเผา)
2. น้ำหนักสุดท้ายคือ น้ำหนักของน้ำมันหลังการสกัดออกจาก แคปซูลผงน้ำมันปลาสวายเผา (น้ำหนักบีกเกอร์เปล่าลบด้วยน้ำหนักบีกเกอร์ที่มีน้ำมันปลาสวายเผาหลังการสกัดจากแคปซูลผง)

## ภาคผนวก ก-2 การวัดวอเตอร์แอกทิวิตี ( $a_w$ : water activity)

### วิธีวิเคราะห์

#### การเตรียมตัวอย่าง

1. ใส่ตัวอย่างในตลับวัด water activity ประมาณ 1/3 ของตลับหรือไม่เกินครึ่งหนึ่งของตลับ เกลี่ยตัวอย่างให้ครอบคลุมทั่วตลับเพื่อประสิทธิภาพในการวัด
2. ตรวจสอบให้แน่ใจว่าที่ขอบริมและด้านนอกของตลับวัดสะอาด ห้ามมีตัวอย่างติดบริเวณตลับวัด
3. ตัวอย่างควรมีอุณหภูมิใกล้เคียงหรือต่างกันไม่เกิน 4 องศาเซลเซียสของอุณหภูมิ chamber เครื่องวัด water activity

#### การเปิดเครื่อง

1. เปิดเครื่อง water activity ทิ้งไว้ประมาณ 30 นาที เพื่อการวัดที่มีประสิทธิภาพสูง
2. นำตลับวัด water activity ใส่ลงในเครื่องวัดปริมาณน้ำอิสระ ห้ามให้ตัวอย่างตกหล่น
3. หมุนปุ่มไปในตำแหน่ง Open/Load ไปยังตำแหน่ง Read เครื่องจะเริ่มวัดค่า water activity เมื่อเครื่องเริ่มจะมีสัญญาณเตือน 1 ครั้ง
4. เมื่อเครื่องวัดเสร็จใช้เวลาประมาณ 5-10 นาที จะมีสัญญาณเตือนถี่ๆให้อ่านค่า water activity และอุณหภูมิที่หน้าจอ
5. หมุนปุ่มจากตำแหน่ง Read ไปยังตำแหน่ง Open/Load เพื่อนำตลับออก
6. เมื่อวัดค่าเสร็จให้ปิดเครื่อง วิเคราะห์ 3 ซ้ำ

ภาคผนวก ก-3 การวิเคราะห์ปริมาณความชื้นทั้งหมด (Baik *et al.*, 2004)

วิธีวิเคราะห์

1. อป moisture can ที่คู่อบไอร้อนที่อุณหภูมิ  $100 \pm 2$  องศาเซลเซียส นาน 30 นาทีทำให้เย็นในโถดูดความชื้นชั่งน้ำหนักเปล่าของ moisture can ( $W_1$ )
2. นำตัวอย่างไมโครแคปซูลใส่ลงใน moisture can ปริมาณ 2 กรัม ( $W_2$ )
3. นำไปอบด้วยเครื่อง Vacuum oven ที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส นาน 24 ชั่วโมง
4. นำออกมาทำให้เย็นในโถดูดความชื้น ชั่งน้ำหนักสุดท้าย ( $W_3$ )

การคำนวณความชื้น

$$\text{ปริมาณความชื้น (เปอร์เซ็นต์ของน้ำหนักแห้ง)} = \frac{(W_2 - W_3) \times 100}{W_2 - W_1}$$

### ภาคผนวก ก-4 วิเคราะห์ Iodine number (AOAC, 2000)

#### วิธีวิเคราะห์

1. ชั่งน้ำมันตัวอย่างประมาณ 1 กรัม ลงใน flask 500 ml
2. เติม Cyclohexane- acetic acid 15 ml (ทำ blank ควบคู่ไปด้วย)
3. เติมสารละลาย Wuj 25 ml แล้วทำการเขย่าอย่างรวดเร็วปิดฝาด้วยกระดาษฟลอยด์
4. เก็บในที่มืดนาน 1-2 ชั่วโมงที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส
5. เติม KI (15%) 20 ml และน้ำกลั่น 150 ml
6. นำมาไทเตรทกับ  $\text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_2$  0.1M โดยเขย่าตลอดเวลาจนสีเหลืองจางหายไป
7. เติมน้ำแข็ง 1-2 ml จนสารละลายกลายเป็นสีฟ้า
8. ไทเตรทจนสีฟ้าจางหายไป
9. จดบันทึกปริมาตรการใช้  $\text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_2$  เท่ากับ a ml และที่ใช้ blank เท่ากับ b ml

#### การคำนวณ Iodine number

$$\text{Iodine number} = \frac{(b-a) \times 1.269}{\text{น้ำหนักตัวอย่าง (กรัม)}}$$

เมื่อ b คือ ปริมาตรของ  $\text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_2$  ที่ไทเตรทกับ Blank

a คือ ปริมาตรของ  $\text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_2$  ที่ไทเตรทกับ ตัวอย่าง

หมายเหตุ b-a ต้องน้อยกว่า b/2 ถ้ามากกว่าให้ทำการลดปริมาณน้ำหนักของตัวอย่างให้น้อยลง

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright© by Chiang Mai University  
All rights reserved

### ภาคผนวก ก-5 การวิเคราะห์ Sponification number (AOAC, 2000)

#### วิธีวิเคราะห์

1. ชั่งน้ำมันตัวอย่าง 5 กรัม ใส่ลงใน flask 250 ml
2. เติมสารละลาย แอลกอฮอล์ลิคโปแตสเซียมไฮดรอกไซด์ 50 ml (ทำ Blank ควบคู่ไปด้วย)
3. นำไป reflux นาน 30 นาทีแล้วทำให้เย็น
4. นำไปไตเตรทกับสารละลายมาตรฐานกรดไฮโดรคลอริกความเข้มข้น 0.5 N โดยใช้ฟีนอล์ฟทาลีนเป็นอินดิเคเตอร์
5. ไตรเตรทจนได้สีชมพูที่จางลงไป
6. บันทึกปริมาตรการใช้สารละลายกรดไฮโดรคลอริก

#### การคำนวณ Sponification number

$$\text{Sponification number} = \frac{(b-a) \times 28.05}{\text{น้ำหนักตัวอย่าง (กรัม)}}$$

น้ำหนักตัวอย่าง (กรัม)

เมื่อ b คือ ปริมาตรของ สารละลายกรดไฮโดรคลอริกที่ไตเตรทกับ Blank

a คือ ปริมาตรของ สารละลายกรดไฮโดรคลอริกที่ไตเตรทกับ ตัวอย่าง

### ภาคผนวก ก-6 การวิเคราะห์ Peroxide Value (AOAC, 2000)

#### วิธีวิเคราะห์

1. ชั่งตัวอย่าง 5 กรัม ใส่ลงใน flask 250 ml
2. เติมสารละลายผสมของกรดอะซิติกและคลอโรฟอร์ม 30 ml ในตู้ควั่นเขย่าให้เข้ากัน (ทำ Blank ควบคู่ไปด้วย)
3. เติมสารละลายอิมิตัว KI 30 ml ตั้งทิ้งไว้ 1 นาที โดยเขย่าเป็นครั้งคราว
4. เติมน้ำกลั่น 30 ml
5. ไตเตรตกับสารละลาย  $\text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_2$  0.1 M จนสีเหลืองจางไปเติมน้ำเป้ง 0.5 ml ไตเตรตต่อจนสีฟ้าจางหายไป
6. จดบันทึกปริมาตรการใช้  $\text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_2$

#### การคำนวณ Peroxide value

$$\text{Peroxide value} = \frac{S \times N \times 1000}{\text{น้ำหนักตัวอย่าง (กรัม)}}$$

หมายเหตุ

S คือ ปริมาตรของ  $\text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_2$  ที่ไตเตรตกับ ตัวอย่าง

N คือ ความเข้มข้นของ  $\text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_2$

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright© by Chiang Mai University  
All rights reserved

### ภาคผนวก ก-7 การวิเคราะห์ Acid value (AOAC, 2000)

#### วิธีวิเคราะห์

1. เติมแอลกอฮอล์ เมทานอล 50 ml
2. เติมตัวอย่าง 2-3 หยด และหยดฟีนอล์ฟทาลิน 2-3 หยดลงใน flask 250 ml
3. นำไปแช่น้ำอุ่นจนตัวอย่างอุ่น
4. ปรับให้เป็นกลางโดยการไตเตรทกับสารละลายมาตรฐาน NaOH 0.1M จนได้สีชมพู นานคงที่ 1 นาที
5. ชั่งตัวอย่าง 1 กรัม เติมลงไป ใน flask ที่ปรับเป็นกลางแล้ว
6. ไตเตรทกับสารละลายมาตรฐาน NaOH 0.1M จนได้สีชมพูคงที่นาน 1 นาที
7. จดบันทึกปริมาตรการใช้สารละลายมาตรฐาน NaOH

#### การคำนวณ Acid value

$$\text{Acid value} = \frac{V \times 5.61}{\text{น้ำหนักตัวอย่าง (กรัม)}}$$

หมายเหตุ

V คือ ปริมาตรของ NaOH ที่ไตเตรทกับ ตัวอย่าง

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright© by Chiang Mai University  
All rights reserved

ภาคผนวก ก-8 การเปลี่ยนกรดไขมันให้อยู่ในรูปเมทิลเอสเทอร์ (Shahidi and Wanasundara, 1998)

#### วิธีการ

1. ชั่งตัวอย่างมา 100 มิลลิกรัม ใส่ลงในหลอดฝาเกลียว
2. เติม Internal standard (C15: 0; 10 ppm) 1 มิลลิลิตร
3. เติม  $H_2SO_4$  0.9 M ในเมทานอล 3 มิลลิลิตร และ toluene 1 มิลลิลิตร แล้วทำการปิดฝาหลอดทดลองให้สนิท
4. ใส่ลงใน water bath 70 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 2 ชั่วโมง (เขย่าทุกๆ 45 นาที)
5. เติมเฮกเซน 2 มิลลิลิตร และ 0.85 เปอร์เซ็นต์ NaCl 1 มิลลิลิตร
6. คูณส่วนบนใส่หลอดทดลองที่มีน้ำอยู่ประมาณ 1 ใน 3 ของหลอดแล้วทำให้ผสมกัน
7. คูณสารละลายส่วนบนกรองผ่าน  $Na_2SO_4$  ใส่ในหลอดทดลองที่สะอาด
8. นำตัวอย่างไปสกัดสารรบกวน

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright© by Chiang Mai University  
All rights reserved

### ภาคผนวก ก-9 การสกัดสารบกววน (Shahidi and Wanasundara, 1998)

#### วิธีการ

1. ต่อไซลิ่งขนาด 10 ml เข้ากับ Sep-pak (C18)
2. ล้างไซลิ่งด้วย คลอโรฟอร์ม: เมทานอล (2:1 v/v) 3 ml 3 รอบโดยใช้ก้านกดกด คลอโรฟอร์ม: เมทานอลให้ผ่าน Sep-pak ด้วยความเร็วปานกลางลงในขวดใส่ของเสี่ย
3. ล้างไซลิ่งด้วยปิโตรเลียมอีเทอร์ 2 ml ใช้ก้านกดกด ปิโตรเลียมอีเทอร์ผ่าน Sep-pak ด้วยความเร็วปานกลางลงในขวดใส่ของเสี่ย
4. คูดตัวอย่างในหลอดทดลองทั้งหมดลงในไซลิ่ง ล้างหลอดทดลองด้วยปิโตรเลียมอีเทอร์ ปริมาณเล็กน้อยแล้วคูดลงในไซลิ่ง ใช้ก้านกดกดให้ผ่าน Sep-pak อย่างรวดเร็วลงในขวดใส่ของเสี่ย
5. คูดอีเทอร์ 5 เปอร์เซ็นต์ ในปิโตรเลียมอีเทอร์ ลงในไซลิ่ง 3.5 ml ใช้ก้านกดกด ปิโตรเลียมอีเทอร์ให้ผ่าน Sep-pak ที่มีตัวอย่างอยู่อย่างช้าๆ โดยให้หยดต่อเนื่องกันทีละหยดลงในหลอดทดลองที่สะอาด
6. ล้างไซลิ่งด้วย คลอโรฟอร์ม: เมทานอล 3 ml ใช้ก้านกดกดให้ผ่าน Sep-pak ด้วยความเร็วปานกลางลงในขวดใส่ของเสี่ย
7. นำของเหลวที่ได้หลังจากสกัดสารบกววน ไปเป่าไล่ตัวทำละลายออกโดยใช้ไนโตรเจน

#### ขั้นตอนการวิเคราะห์กรดไขมันด้วยเครื่องแก๊สโครมาโตกราฟี

1. เติมเฮกเซนลงในหลอดตัวอย่าง 15 ml แล้วปั่นผสมให้เข้ากัน
2. คูดตัวอย่างมา 2 ไมโครลิตรแล้วฉีดลงในเครื่องที่พร้อมวิเคราะห์ตัวอย่าง
3. นำผลที่แสดงออกมาเป็นโครมาโตแกรมมาหาค่าประกอบและปริมาณของกรดไขมัน

#### สูตรการคำนวณปริมาณกรดไขมัน

องค์ประกอบของกรดไขมัน =  $\frac{\text{พื้นที่พีคของกรดไขมัน}}{\text{พื้นที่พีคของกรดไขมัน Internal Standard (C15)}} \times 10 (mg/10^6 mg)$

พื้นที่พีคของกรดไขมัน Internal Standard (C15)

ภาคผนวก ก-10 สภาวะการทดลองในวิเคราะห์ห้องค้ประกอบกรดไขมันที่มีในน้ำมันปลาสวายเผา  
(Shahidi and Wanasundara, 1998)

สภาวะการทดลอง

GC2014 : SHIMADZU, Japan

Column : 122-7032 DB-WAX

Length (m) : 30

I.D (mm) : 0.25

Film ( $\mu\text{m}$ ) : 0.25

Temperature limits : 20°C-250°C

Injector temperature : 250°C

Inlet pressure : 139.1 kPa

Total flow : 47.4 ml/min

Column flow : 1.27 ml/min

Linear velocity : 34.5 cm/s

Split ratio: splitless

Detector : FID, at 270°C

Carrier gas : N<sub>2</sub>

Temperature program column oven

	Rate (C/min)	Temp (°C)	Time (min)
Init	-	150.0	1.00
1	20.00	180.0	1.00
2	2.50	220.0	3.00
3	10.00	230.0	3.00
4	5.00	235.0	10.00



ภาคผนวก ข

การวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพ

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright© by Chiang Mai University  
All rights reserved

## การวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพ

### ภาคผนวก ข-1 การวัดสีระบบ Hunter L a\* b\*

เป็นการวัดค่าสีของตัวอย่างด้วยเครื่องวัดสี Color Quest II Sphere (Hunter Associates Inc, USA) โดยวัดค่าสีในระบบ CIE โดยค่า

L คือความสว่างของสี โดยมีค่าจาก 0 คือสีดำ ถึง 100 คือสีขาว

a\* คือค่าที่บ่งบอกความเป็นสีเขียวและสีแดงที่อยู่ในตัวอย่าง โดยค่า a+ แสดงถึงความเป็นสีแดง และค่า a- แสดงความเป็นสีเขียว

b\* คือค่าที่บ่งบอกความเป็นสีเหลืองและสีน้ำเงินที่อยู่ในตัวอย่าง โดยค่า b+ แสดงถึงความเป็นสีเหลืองและค่า b- แสดงถึงความเป็นสีน้ำเงิน

โดยก่อนการวัดสีทุกครั้งต้องทำการปรับมาตรฐานเครื่อง (Calibration) โดยการวางหัววัด ทาบบนผิวหน้าของแผ่นสีขาวมาตรฐาน

#### วิธีวิเคราะห์

1. ปรับมาตรฐานเครื่องวัดสีโดยใช้แผ่นสีขาวมาตรฐาน
2. วัดค่าสีของตัวอย่าง โดยทำการวัดจำนวน 3 ครั้ง
3. บันทึกผล

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright© by Chiang Mai University  
All rights reserved

ภาคผนวก ข -2 การวิเคราะห์อุณหภูมิการหลอมเหลวของไขมันปลาสดด้วยเครื่อง  
Differential Scanning Calorimeter (DSC)

วิธีการปรับมาตรฐาน

1. เปิดเครื่องคอมพิวเตอร์โดยเปิดโปรแกรม Pyris Manager
2. เปิดเครื่อง DSC
3. เปิดแก๊สไนโตรเจนโดยปรับวาล์วแก๊สให้อยู่ที่เลข 9
4. เปิดเครื่อง ultra cooler รอให้อุณหภูมิลดลง -85 องศาเซลเซียส
5. ทำการปรับมาตรฐานโดยตั้งโปรแกรม heat ตั้งแต่ 50 องศาเซลเซียส จนถึง 170 องศาเซลเซียส โดย flow rate ระดับ 10 องศาเซลเซียสต่อนาที
6. คำนวณพื้นที่ใต้กราฟโดย indium จะมี  $\Delta H$  เท่ากับ 28.450 จูลต่อกรัมและมีอุณหภูมิ 156.6 องศาเซลเซียส ค่าที่คำนวณได้ไม่ควรต่างจากมาตรฐานเกิน 1 เปอร์เซ็นต์

วิธีการวิเคราะห์

1. เตรียมตัวอย่าง 4 มิลลิกรัมใส่ลงไปใน pan ขนาด 40  $\mu$ l
2. ทำการตั้งโปรแกรมโดยเริ่มที่อุณหภูมิ 0 องศาเซลเซียส นาน 10 นาที
3. เพิ่มความร้อนเป็น 110 องศาเซลเซียส ที่ระดับอัตราความเร็ว 10 องศาเซลเซียส/ นาที แล้วคงที่ระดับอุณหภูมิ 110 องศาเซลเซียส นาน 1 นาที
4. หลังจากนั้นทำให้เย็นลง 0 องศาเซลเซียส ที่ระดับอัตราความเร็ว 20 องศาเซลเซียส/ นาที
5. ทำการวิเคราะห์ผลจากเทอร์โมแกรม โดยใช้โปรแกรม Pyris 1 Data software เพื่อวิเคราะห์อุณหภูมิในการหลอมเหลว

ภาคผนวก ข-3 การวิเคราะห์อุณหภูมิการเกิดกลาสทรานซิชันของไมโครแคปซูลน้ำมันปลาสวาย  
 เผาะด้วยเครื่อง Differential Scanning Calorimeter (DSC) (Anna Millqvist-Fureby, 2002)

#### วิธีการปรับมาตรฐาน

1. เปิดเครื่องคอมพิวเตอร์โดยเปิดโปรแกรม Pyris Manager
2. เปิดเครื่อง DSC
3. เปิดแก๊สในโตรเจนโดยปรับวาล์วแก๊สให้อยู่ที่เลข 9
4. เปิดเครื่อง ultra cooler รอให้อุณหภูมิลดลง -85 องศาเซลเซียส
5. ทำการปรับมาตรฐานโดยตั้งโปรแกรม heat ตั้งแต่ 50 องศาเซลเซียส จนถึง 170 องศาเซลเซียส โดย flow rate ระดับ 10 องศาเซลเซียสต่อนาที
6. จำนวนพื้นที่ใต้กราฟโดย indium จะมี  $\Delta H$  เท่ากับ 28.450 จูลต่อกรัมและมีอุณหภูมิ 156.6 องศาเซลเซียส ค่าที่คำนวณได้ไม่ควรต่างจากมาตรฐานเกิน 1 เปอร์เซ็นต์

#### วิธีการวิเคราะห์

1. เตรียมตัวอย่าง 4 มิลลิกรัมใส่ลงไปใน pan ขนาด 40  $\mu\text{l}$
2. ทำการตั้ง โปรแกรมโดยเริ่มที่อุณหภูมิ 0 องศาเซลเซียส นาน 10 นาที
3. เพิ่มความร้อนเป็น 90 องศาเซลเซียสที่ระดับอัตราการความเร็ว 5 องศาเซลเซียสต่อนาที
4. คงที่ระดับอุณหภูมิ 90 องศาเซลเซียส นาน 1 นาที
5. ทำให้เย็นลง 0 องศาเซลเซียส ที่ระดับอัตราการความเร็ว 20 องศาเซลเซียสต่อนาที
6. ทำการวิเคราะห์ผลจากเทอร์โมแกรม โดยใช้โปรแกรม Pyris 1 Data software เพื่อวิเคราะห์อุณหภูมิการเกิดกลาสทรานซิชัน

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
 Copyright© by Chiang Mai University  
 All rights reserved



ภาคผนวก ก  
รูป

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright© by Chiang Mai University  
All rights reserved



รูปที่ ค-1 ไขมันปลาสวายเผา



รูปที่ ค-2 การหลอมละลายไขมันปลาสวายเผา



รูปที่ ค-3 การกรองแยกกากน้ำมันออก

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright © by Chiang Mai University  
All rights reserved



รูปที่ ค-4 การกลั่นน้ำมันปลา



รูปที่ ค-5 น้ำมันดิบที่ได้จากปลาสวายเพาะ

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright©

All rights reserved



Chiang Mai University

All rights reserved

รูปที่ ค-6 เครื่องเหวี่ยงแยกอนุภาค (Centrifuge)



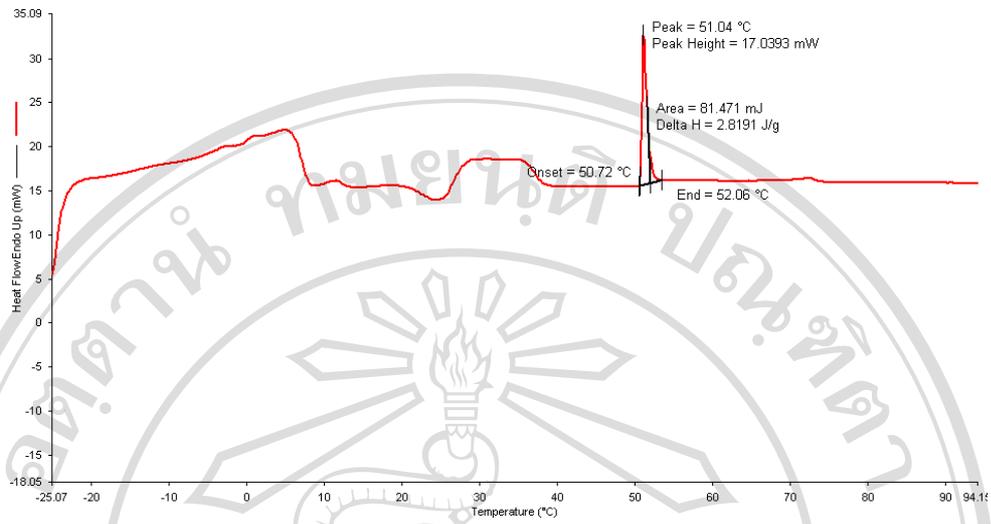
รูปที่ ค-7 เครื่องอบแห้งแบบพ่นฝอย (Spray drying)



รูปที่ ค-8 เครื่องทำแห้งแบบแช่เยือกแข็ง (Freeze drying)



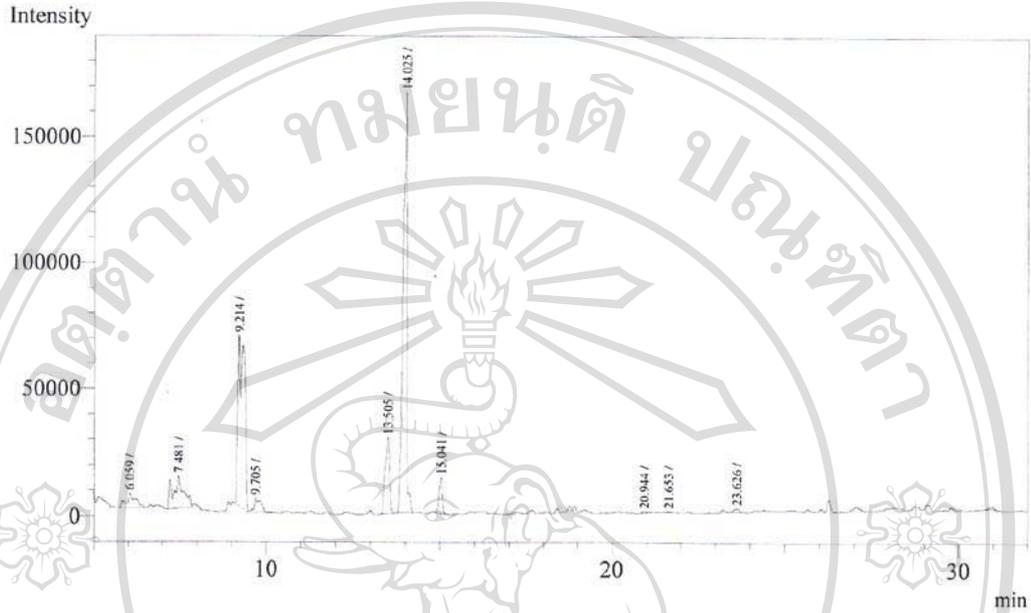
รูปที่ ค-9 เครื่องวิเคราะห์เชิงความร้อน (Differential Scanning Calorimeter)



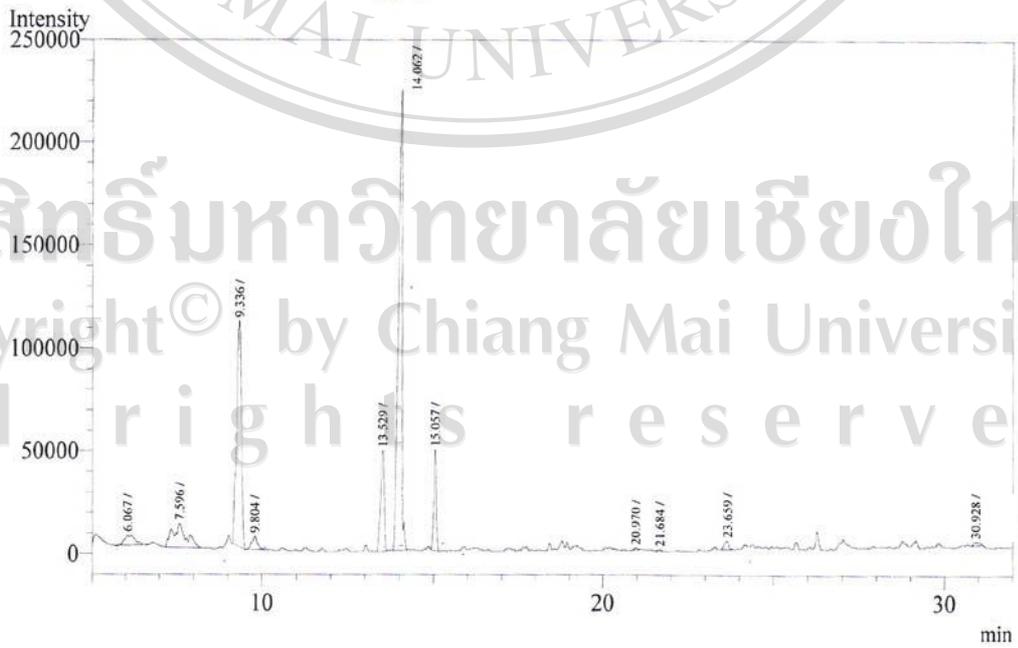
รูปที่ ค-10 เทอร์โมแกรมจุดหลอมเหลวของไขมันปลาสายเพาะ



รูปที่ ค-11 โครมาโตแกรมน้ำมันปลาสายเพาะ

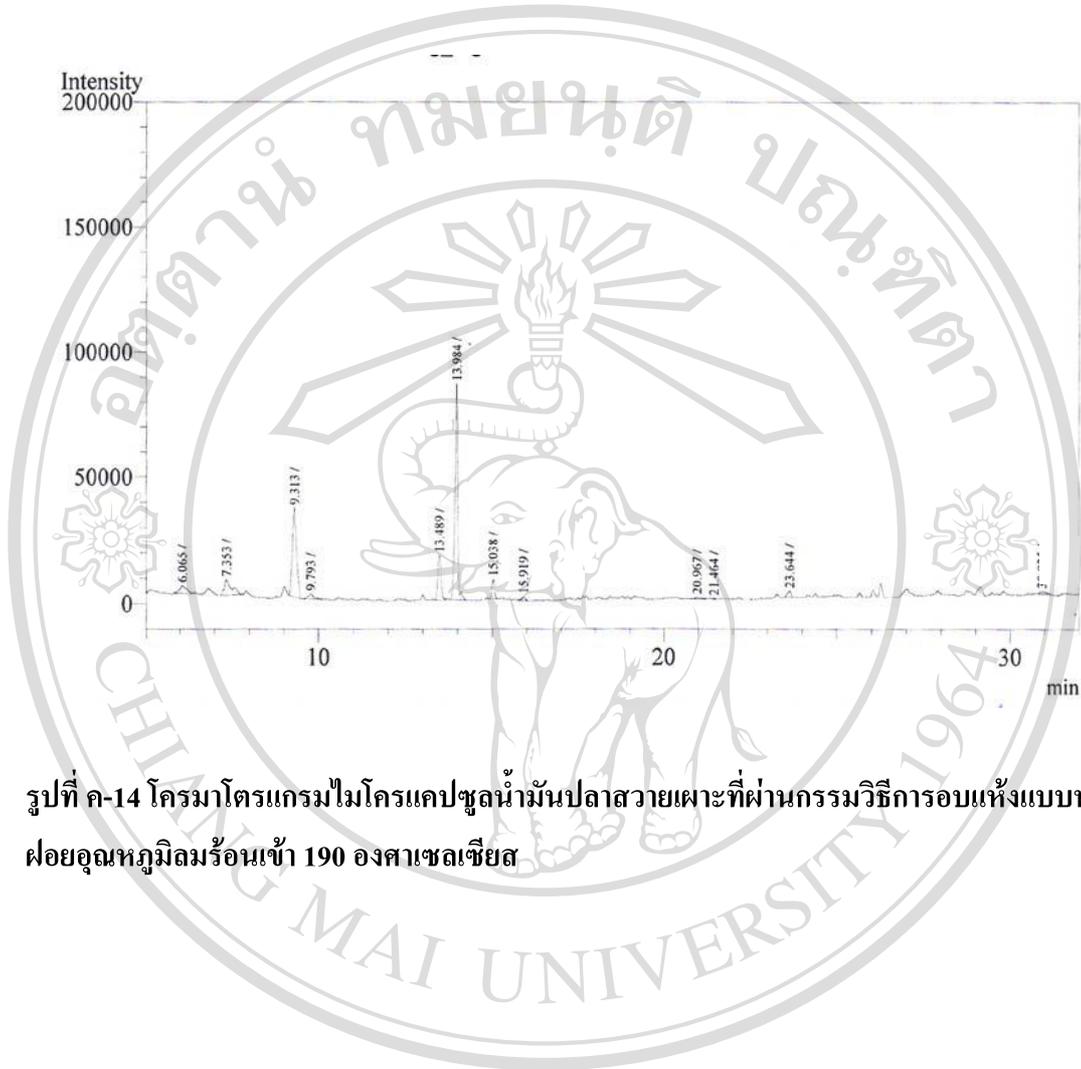


รูปที่ ค-12 โครมาโตแกรมไมโครแคปซูลน้ำมันปลาวยเพาะที่ผ่านกรรมวิธีการอบแห้งแบบพ่นฝอยอุณหภูมิร้อนเข้า 170 องศาเซลเซียส



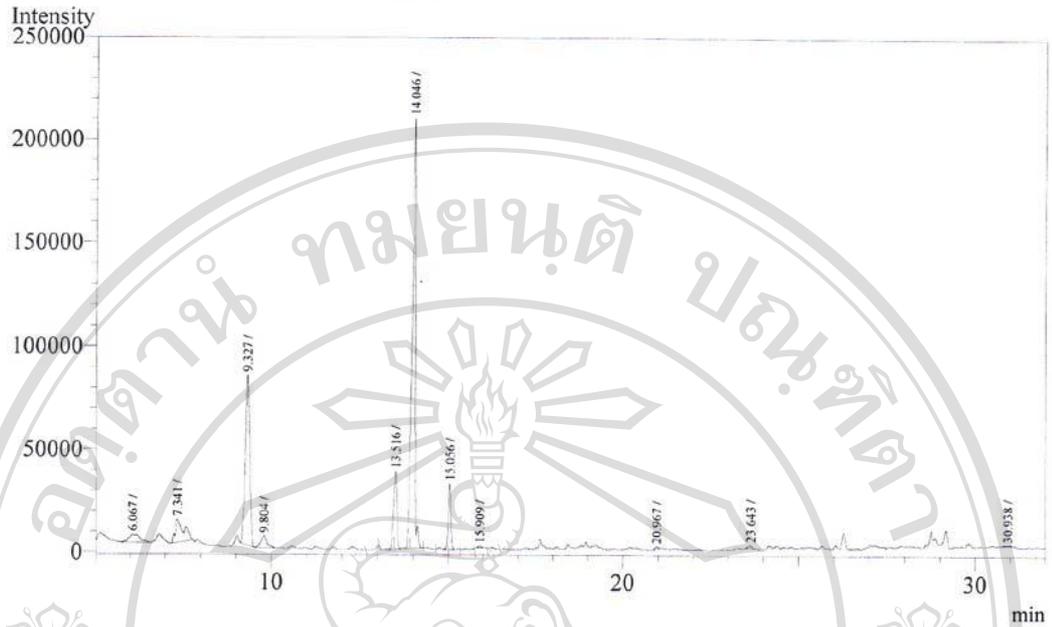
ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
 Copyright © by Chiang Mai University  
 All rights reserved

รูปที่ ค-13 โครมาโตแกรมไมโครแคปซูลน้ำมันปลาสายเพาะที่ผ่านกรรมวิธีการอบแห้งแบบพ่นฝอยอุณหภูมิร้อนเข้า 180 องศาเซลเซียส



รูปที่ ค-14 โครมาโตแกรมไมโครแคปซูลน้ำมันปลาสายเพาะที่ผ่านกรรมวิธีการอบแห้งแบบพ่นฝอยอุณหภูมิร้อนเข้า 190 องศาเซลเซียส

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
 Copyright© by Chiang Mai University  
 All rights reserved



รูปที่ ค-15 โครมาโตแกรมไมโครแคปซูลน้ำมันปลาสายเพาะที่ผ่านกรรมวิธีการทำแห้งแบบแช่เยือกแข็ง

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
 Copyright© by Chiang Mai University  
 All rights reserved



ภาคผนวก ง  
ตารางแสดงค่าทางสถิติ

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright© by Chiang Mai University  
All rights reserved

ตาราง ง-1 ค่าสถิติของค่าสี L ในไมโครแคลจุลผงน้ำมันปลาสวายเพาะหลังผ่านการอบแห้งแบบพ่นฝอย

**Tests of Between-Subjects Effects**

Dependent Variable: L

Source	Type III Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.	Partial Eta Squared
Corrected Model	765.594 <sup>a</sup>	2	382.797	83.721	.000	.767
Intercept	397176.858	1	397176.858	86866.212	.000	.999
Treatment	765.594	2	382.797	83.721	.000	.767
Error	233.186	51	4.572			
Total	398175.638	54				
Corrected Total	998.780	53				

a. R Squared = .767 (Adjusted R Squared = .757)

Duncan<sup>a,b</sup>

Treatment	N	Subset		
		1	2	3
1	18	81.9256		
2	18		84.4822	
3	18			90.8783
Sig.		1.000	1.000	1.000

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.

Based on Type III Sum of Squares

The error term is Mean Square(Error) = 4.572.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 18.000.

b. Alpha = .05.

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
 หมายเหตุ : 1) 1 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 190 องศาเซลเซียส  
 2) 2 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 180 องศาเซลเซียส  
 3) 3 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 170 องศาเซลเซียส  
 Copyright © by Chiang Mai University  
 All rights reserved

ตาราง ง-2 ค่าสถิติของค่า  $a^*$  ในไมโครแคปซูลผงน้ำมันปลาสวายเพาะหลังผ่านการอบแห้งแบบพ่นฝอย

Tests of Between-Subjects Effects

Dependent Variable: a

Source	Type III Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.	Partial Eta Squared
Corrected Model	1.483 <sup>a</sup>	2	.741	8.647	.001	.253
Intercept	141.038	1	141.038	1645.134	.000	.970
Treatment	1.483	2	.741	8.647	.001	.253
Error	4.372	51	.086			
Total	146.893	54				
Corrected Total	5.855	53				

a. R Squared = .253 (Adjusted R Squared = .224)

a

Duncan<sup>a,b</sup>

Treatment	N	Subset	
		1	2
1	18	-1.7456	
2	18	-1.7206	
3	18		-1.3822
Sig.		.799	1.000

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.

Based on Type III Sum of Squares

The error term is Mean Square(Error) = .086.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 18.000.

b. Alpha = .05.

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright © by Chiang Mai University

All rights reserved

หมายเหตุ : 1) 1 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 190 องศาเซลเซียส

2) 2 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 180 องศาเซลเซียส

3) 3 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 170 องศาเซลเซียส

ตาราง ง-3 ค่าสถิติของค่าสถิติ b\* ในไมโครแคปซูลผงน้ำมันปลาชวยเผาผลาญไขมันผ่านการอบแห้งแบบพ่นฝอย

**Tests of Between-Subjects Effects**

Dependent Variable: b

Source	Type III Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.	Partial Eta Squared
Corrected Model	42.287 <sup>a</sup>	2	21.144	38.605	.000	.602
Intercept	9088.858	1	9088.858	16594.734	.000	.997
Treatment	42.287	2	21.144	38.605	.000	.602
Error	27.932	51	.548			
Total	9159.077	54				
Corrected Total	70.220	53				

a. R Squared = .602 (Adjusted R Squared = .587)

**b**

Duncan<sup>a,b</sup>

Treatment	N	Subset		
		1	2	3
3	18	11.9617		
2	18		12.8417	
1	18			14.1172
Sig.		1.000	1.000	1.000

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.

Based on Type III Sum of Squares

The error term is Mean Square(Error) = .548.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 18.000.

b. Alpha = .05.

หมายเหตุ : 1) 1 หมายถึงอุณหภูมิรมร้อนเข้า 190 องศาเซลเซียส  
 2) 2 หมายถึงอุณหภูมิรมร้อนเข้า 180 องศาเซลเซียส  
 3) 3 หมายถึงอุณหภูมิรมร้อนเข้า 170 องศาเซลเซียส

ลิขสิทธิ์ © โดย มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
 Copyright © by Chiang Mai University  
 All rights reserved

ตาราง ง-4 ค่าสถิติของปริมาณความชื้นในไมโครแคปซูลผงน้ำมันปลาสายเพาะหลังผ่านการอบแห้งแบบพ่นฝอย

**Tests of Between-Subjects Effects**

Dependent Variable: mc

Source	Type III Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.	Partial Eta Squared
Corrected Model	6.084 <sup>a</sup>	2	3.042	748.553	.000	.967
Intercept	291.067	1	291.067	71618.062	.000	.999
Treatment	6.084	2	3.042	748.553	.000	.967
Error	.207	51	.004			
Total	297.359	54				
Corrected Total	6.292	53				

a. R Squared = .967 (Adjusted R Squared = .966)

**mc**

Duncan<sup>a,b</sup>

Treatment	N	Subset		
		1	2	3
1	18	2.028889		
2	18		2.144444	
3	18			2.791667
Sig.		1.000	1.000	1.000

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.

Based on Type III Sum of Squares

The error term is Mean Square(Error) = .004.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 18.000.

b. Alpha = .05.

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

หมายเหตุ : 1) 1 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 170 องศาเซลเซียส

2) 2 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 180 องศาเซลเซียส

3) 3 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 190 องศาเซลเซียส

Copyright © Chiang Mai University  
All rights reserved

ตาราง ง-5 ค่าสถิติของวอเตอร์แอกทิวิตีในไมโครแคปซูลพวงน้ำมันปลาสายเพาะหลังผ่านการอบแห้งแบบพ่นฝอย

**Tests of Between-Subjects Effects**

Dependent Variable: aw

Source	Type III Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.	Partial Eta Squared
Corrected Model	.035 <sup>a</sup>	2	.018	1019.325	.000	.976
Intercept	2.156	1	2.156	124244.5	.000	1.000
Treatment	.035	2	.018	1019.325	.000	.976
Error	.001	51	1.73E-005			
Total	2.192	54				
Corrected Total	.036	53				

a. R Squared = .976 (Adjusted R Squared = .975)

**aw**

Duncan<sup>a,b</sup>

Treatment	N	Subset		
		1	2	3
1	18	.164056		
2	18		.212722	
3	18			.222611
Sig.		1.000	1.000	1.000

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.  
Based on Type III Sum of Squares  
The error term is Mean Square(Error) = 1.73E-005.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 18.000.

b. Alpha = .05.

# ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

Copyright © by Chiang Mai University  
All rights reserved

หมายเหตุ : 1) 1 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 190 องศาเซลเซียส  
2) 2 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 180 องศาเซลเซียส  
3) 3 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 170 องศาเซลเซียส

ตาราง ง-6 ค่าสถิติของน้ำมันอิสระในไมโครแคปซูลผงน้ำมันปลาสวายเพาะหลังผ่านการอบแห้งแบบ  
 ฟันฝอย

**Tests of Between-Subjects Effects**

Dependent Variable: FOsp

Source	Type III Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.	Partial Eta Squared
Corrected Model	7.384 <sup>a</sup>	2	3.692	23.925	.000	.666
Intercept	549.995	1	549.995	3564.066	.000	.993
trt	7.384	2	3.692	23.925	.000	.666
Error	3.704	24	.154			
Total	561.083	27				
Corrected Total	11.088	26				

a. R Squared = .666 (Adjusted R Squared = .638)

**FOsp**

Duncan<sup>a,b</sup>

trt	N	Subset		
		1	2	3
1.00	9	3.9500		
2.00	9		4.3800	
3.00	9			5.2100
Sig.		1.000	1.000	1.000

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.  
 Based on Type III Sum of Squares  
 The error term is Mean Square(Error) = .154.

- a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 9.000.
- b. Alpha = .05.

ตาราง ง-7 ค่าสถิติของน้ำมันที่ถูกห่อหุ้มในไมโครแคปซูลพวงน้ำมันปลาสายเพาะหลังผ่านการอบแห้งแบบพ่นฝอย

**Tests of Between-Subjects Effects**

Dependent Variable: EOsp

Source	Type III Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.	Partial Eta Squared
Corrected Model	8.057 <sup>a</sup>	2	4.028	72.722	.000	.858
Intercept	8771.055	1	8771.055	158335.5	.000	1.000
trt	8.057	2	4.028	72.722	.000	.858
Error	1.329	24	.055			
Total	8780.442	27				
Corrected Total	9.386	26				

a. R Squared = .858 (Adjusted R Squared = .847)

**EOsp**

Duncan<sup>a,b</sup>

trt	N	Subset		
		1	2	3
3.00	9	17.2900		
2.00	9		18.1811	
1.00	9			18.6000
Sig.		1.000	1.000	1.000

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.  
Based on Type III Sum of Squares  
The error term is Mean Square(Error) = .055.

- a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 9.000.
- b. Alpha = .05.

- หมายเหตุ : 1) 1 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 190 องศาเซลเซียส
- 2) 2 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 180 องศาเซลเซียส
- 3) 3 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 170 องศาเซลเซียส

ตาราง ง-8 ค่าสถิติของน้ำมันทั้งหมดในไมโครแคปซูลผงน้ำมันปลาสายเพาะหลังผ่านการอบแห้งแบบ  
พ่นฝอย

Tests of Between-Subjects Effects

Dependent Variable: TTsp

Source	Type III Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.	Partial Eta Squared
Corrected Model	.014 <sup>a</sup>	2	.007	.404	.672	.033
Intercept	13708.379	1	13708.379	768534.5	.000	1.000
trt	.014	2	.007	.404	.672	.033
Error	.428	24	.018			
Total	13708.821	27				
Corrected Total	.443	26				

a. R Squared = .033 (Adjusted R Squared = -.048)

TTsp

Duncan<sup>a,b</sup>

trt	N	Subset
		1
3.00	9	22.5000
1.00	9	22.5467
2.00	9	22.5511
Sig.		.452

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.

Based on Type III Sum of Squares

The error term is Mean Square(Error) = .018.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 9.000.

b. Alpha = .05.

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

หมายเหตุ : 1) 1 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 190 องศาเซลเซียส

2) 2 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 180 องศาเซลเซียส

3) 3 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 170 องศาเซลเซียส

Copyright © by Chiang Mai University  
All rights reserved

ตาราง ง-9 ค่าสถิติของประสิทธิภาพการกักเก็บในไมโครแคปซูลผงน้ำมันปลาสวายเพาะหลังผ่านการอบแห้งแบบพ่นฝอย

**Tests of Between-Subjects Effects**

Dependent Variable: EEsp

Source	Type III Sum of Squares	df	Mean Square	F	Sig.	Partial Eta Squared
Corrected Model	114.151 <sup>a</sup>	2	57.076	748.806	.000	.984
Intercept	175069.805	1	175069.805	2296834	.000	1.000
trt	114.151	2	57.076	748.806	.000	.984
Error	1.829	24	.076			
Total	175185.786	27				
Corrected Total	115.981	26				

a. R Squared = .984 (Adjusted R Squared = .983)

Duncan<sup>a,b</sup>

trt	N	Subset		
		1	2	3
3.00	9	77.6811		
2.00	9		81.4144	
1.00	9			82.4756
Sig.		1.000	1.000	1.000

Means for groups in homogeneous subsets are displayed.  
Based on Type III Sum of Squares  
The error term is Mean Square(Error) = .076.

a. Uses Harmonic Mean Sample Size = 9.000.

b. Alpha = .05.

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

หมายเหตุ : 1) 1 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 190 องศาเซลเซียส

2) 2 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 180 องศาเซลเซียส

3) 3 หมายถึงอุณหภูมิร้อนเข้า 170 องศาเซลเซียส

Copyright © by Chiang Mai University  
All rights reserved

ตาราง ง-10 ค่าสถิติ T-test ของค่าสี (L, a\*, b\*) ปริมาณความชื้นและวอเตอร์แอกทิวิตี ในไมโครแคปซูลผงน้ำมันปลาสวายเพาะหลังผ่านการอบแห้งแบบพ่นฝอยและการทำแห้งแบบแช่เยือกแข็ง

		Paired Differences					t	df	Sig. (2-tailed)
		Mean	Std. Deviation	Std. Error Mean	95% Confidence Interval of the Difference				
					Lower	Upper			
Pair 1	Lsp - Lfd	8.25833	1.84073	.43386	7.34296	9.17371	19.034	17	.000
Pair 2	asp - afd	-.06611	.36960	.08711	-.24991	.11768	-.759	17	.458
Pair 3	bsp - bfd	6.06500	.51168	.12060	5.81055	6.31945	50.289	17	.000
Pair 4	mcsp - mcfd	-.00328	.00500	.00118	-.00577	-.00079	-2.779	17	.013
Pair 5	awsp - awfd	-.22111	.08065	.01901	-.26122	-.18100	-11.632	17	.000

หมายเหตุ : 1) sp หมายถึงการอบแห้งแบบพ่นฝอย

2) fd หมายถึงการทำแห้งแบบแช่เยือกแข็ง

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright© by Chiang Mai University  
All rights reserved

ตาราง ง-11 ค่าสถิติ T-test ของน้ำมันอิสระ น้ำมันที่ถูกห่อหุ้ม น้ำมันทั้งหมดและประสิทธิภาพการกักเก็บ ในไมโครแคปซูลผงน้ำมันปลาสวายเพาะหลังผ่านการอบแห้งแบบพ่นฝอยและการทำแห้งแบบแช่เยือกแข็ง

		Paired Differences					t	df	Sig. (2-tailed)
		Mean	Std. Deviation	Std. Error	95% Confidence Interval of the Difference				
					Mean	Std. Deviation	Mean	Lower	Upper
Pair 1	FOsp - FOfd	-4.18667	.02598	.00866	-4.20664	-4.16670	-483.435	8	.000
Pair 2	EOsp - EOfd	2.36222	.06418	.02139	2.31289	2.41156	110.414	8	.000
Pair 3	TTsp - TTfd	-1.82778	.14956	.04985	-1.94274	-1.71281	-36.662	8	.000
Pair 4	EEsp - EEfd	15.85889	.29101	.09700	15.63520	16.08258	163.489	8	.000

หมายเหตุ : 1) sp หมายถึงการอบแห้งแบบพ่นฝอย

2) fd หมายถึงการทำแห้งแบบแช่เยือกแข็ง

## ประวัติผู้เขียน

ชื่อ นายจิรัชย์ วรรณาลัย

วัน เดือน ปีเกิด 3 ตุลาคม 2525

ประวัติการศึกษา สำเร็จการศึกษามัธยมศึกษาตอนปลาย  
โรงเรียน พริยาลัยจังหวัดแพร่  
สำเร็จการศึกษาระดับปริญญาวิทยาศาสตรบัณฑิต  
สาขาเทคโนโลยีการอาหาร  
คณะเทคโนโลยีชีวภาพอาหาร มหาวิทยาลัยรังสิต

ประวัติการทำงาน บริษัท A.Q.Y Sauce (Ajinomoto Group)  
สถาบันอาหาร เจ้าหน้าที่โครงการพัฒนาเศรษฐกิจสัตว์น้ำ  
เพื่อการส่งออกตัวใหม่ของประเทศไทย

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright© by Chiang Mai University  
All rights reserved