

## บทที่ 4

### ผลการทดลองและวิจารณ์

#### 4.1 ชนิดของดักแด้ไหมอีรี่และตัวทำละลายที่ใช้ในการสกัดน้ำมันดิบจากดักแด้ไหมอีรี่

การทดลองสกัดน้ำมันดิบจากดักแด้ไหมอีรี่ โดยการเปรียบเทียบที่ชนิดของดักแด้ และตัวทำละลาย เพื่อเลือกดักแด้และตัวทำละลายที่ให้ปริมาณน้ำมันดิบสูงที่สุดเพื่อใช้เป็นวัตถุดิบในการสกัดน้ำมัน ผลการทดลองดังแสดงในตารางที่ 4.1

ตารางที่ 4.1 ปริมาณน้ำมันดิบที่ได้จากการสกัดด้วยตัวทำละลาย 2 ชนิดคือเฮกเซน และปิโตรเลียมอีเทอร์ จากดักแด้ 2 ชนิดคือ ดักแด้ที่เลี้ยงด้วยมันสำปะหลัง และดักแด้ที่เลี้ยงด้วยละหุ่ง

| ปัจจัยที่ทดลอง                   | ปริมาณน้ำมันที่สกัดได้<br>(ร้อยละต่อน้ำหนักแห้ง) |
|----------------------------------|--|
| ปัจจัยเดียว (ชนิดตัวทำละลาย)     |  |
| เฮกเซน                           | 27.77±2.69 <sup>a</sup>                          |
| ปิโตรเลียมอีเทอร์                | 18.98±2.05 <sup>b</sup>                          |
| ปัจจัยเดียว (ชนิดดักแด้)         |  |
| มันสำปะหลัง                      | 24.67±5.87 <sup>a</sup>                          |
| ละหุ่ง                           | 22.08±4.38 <sup>b</sup>                          |
| ปัจจัยร่วม (ตัวทำละลาย x ดักแด้) | ns   |
| เฮกเซน x มันสำปะหลัง             | 29.83±0.52                                       |
| เฮกเซน x ละหุ่ง                  | 25.71±2.25                                       |
| ปิโตรเลียมอีเทอร์ x มันสำปะหลัง  | 19.51±2.47                                       |
| ปิโตรเลียมอีเทอร์ x ละหุ่ง       | 18.46±1.89                                       |

หมายเหตุ - ค่าที่แสดงในตาราง หมายถึง ค่าเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน จากการทดลอง 3 ซ้ำ  
- a, b ตัวอักษรภาษาอังกฤษกำกับที่แตกต่างกัน แสดงว่า มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95  
- ns ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

จากผลทดลอง พบว่า ปริมาณน้ำมันดิบที่ได้จากการสกัดด้วยตัวทำละลายที่แตกต่างกันมีความแตกต่างกันทางสถิติทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) โดยการสกัดโดยใช้เฮกเซนเป็นตัวทำละลายสามารถสกัดน้ำมันออกมาได้มากกว่าการใช้ปิโตรเลียมอีเทอร์อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) อาจเนื่องมาจากในกระบวนการสกัดน้ำมันมีการใช้อุณหภูมิที่ 50 องศาเซลเซียส ซึ่งทำให้ปิโตรเลียมอีเทอร์มีความหนาแน่นลดลงจึงทำให้ประสิทธิภาพในการสกัดลดลงไปได้ และพบว่า ชนิดของดักแด้มีผลต่อปริมาณน้ำมันที่สกัดได้ โดยดักแด้ที่เลี้ยงด้วยไขมันสำปะหลังสามารถสกัดน้ำมันดิบออกมาได้มากกว่าดักแด้ที่เลี้ยงด้วยใบละหุ่งอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p \leq 0.05$ ) แต่ผลของการใช้ร่วมกันระหว่างชนิดตัวทำละลายและชนิดดักแด้นั้นไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ( $p > 0.05$ ) ดังนั้นสามารถพิจารณาเลือกเฮกเซนเป็นตัวทำละลาย และสกัดน้ำมันจากดักแด้ที่เลี้ยงด้วยไขมันสำปะหลัง โดยจะได้ปริมาณน้ำมันดักแด้ไหมอีรีดิบที่สูงสุด โดยได้ปริมาณน้ำมันร้อยละ  $29.83 \pm 0.52$  เพื่อใช้ในการทดลองต่อไป และเมื่อเทียบปริมาณโปรตีนและไขมันของไขมันสำปะหลังพบว่า มีโปรตีนอยู่ร้อยละ 23.10 ไขมันอยู่ร้อยละ 7.24 (อุทัย, 2547) และใบละหุ่งมีโปรตีนร้อยละ 25.22 และไขมันร้อยละ 6.83 (Manoharan, 1982) ซึ่งจะเห็นว่าไขมันสำปะหลังมีปริมาณไขมันอยู่มากกว่าและประกอบกับดักแด้ไหมอีรีที่เลี้ยงด้วยไขมันสำปะหลังจะมีอายุการเลี้ยงที่นานกว่าดักแด้ไหมอีรีที่เลี้ยงด้วยใบดักแด้ไหมอีรีที่เลี้ยงด้วยใบละหุ่งเป็นเวลา 5 วัน ดังนั้นอาจทำให้ในดักแด้ไหมอีรีที่เลี้ยงด้วยไขมันสำปะหลังมีปริมาณไขมันสูงกว่าดักแด้ที่เลี้ยงด้วยใบละหุ่ง สอดคล้องกับงานวิจัยอมรรัตน์และคณะ (2545) ที่รายงาน ว่า ดักแด้ที่เลี้ยงด้วยใบละหุ่งจะมีโปรตีนอยู่ร้อยละ 54.54 ไขมันร้อยละ 26.10 และดักแด้ที่เลี้ยงด้วยไขมันสำปะหลังมีโปรตีน 55.34 ไขมันร้อยละ 33.82

#### 4.2 ระดับปัจจัยที่เหมาะสมของการสกัดน้ำมันดิบจากดักแด้ไหมอีรี

การทดลองแปรระดับของปัจจัยที่ใช้ในการสกัดน้ำมันจากดักแด้ไหมอีรี 3 ชนิด คือ ปริมาณของตัวทำละลาย อุณหภูมิ และเวลาที่ใช้ในการสกัด ได้ผลดังแสดงในตารางที่ 4.2

เมื่อนำผลการทดลองมาวิเคราะห์สมการถดถอยเพื่อสร้างแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ที่ใช้อธิบายความสัมพันธ์ระหว่างตัวแปรอิสระ (ปริมาณตัวทำละลาย อุณหภูมิ และเวลา) กับตัวแปรตาม (ปริมาณน้ำมัน) โดยใช้สมการ Quadratic พบว่า แบบจำลองมีระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ( $p \leq 0.05$ ) และค่า  $R^2 > 0.8901$  (ตารางที่ 4.3) สามารถใช้อธิบายความสัมพันธ์ระหว่างตัวแปรอิสระกับตัวแปรตามได้ จึงนำไปสร้างกราฟ response surface และ contour plot เพื่อคัดเลือกระดับปัจจัยที่มีความเหมาะสมในการสกัดน้ำมันจากดักแด้ไหมอีรี

ตารางที่ 4.2 ผลของปริมาณตัวทำละลาย อุณหภูมิ และเวลาต่อปริมาณน้ำมันคิบไหมอีรี่

| สิ่งทดลอง | ตัวแปรอิสระ          |          |      | ตัวแปรตาม<br>ปริมาณน้ำมัน<br>(ร้อยละ) |
|-----------|----------------------|----------|------|---------------------------------------|
|           | ปริมาณ<br>ตัวทำละลาย | อุณหภูมิ | เวลา |                                       |
| 1         | 100                  | 40       | 10   | 19.82                                 |
| 2         | 100                  | 40       | 20   | 15.52                                 |
| 3         | 100                  | 60       | 10   | 19.45                                 |
| 4         | 100                  | 60       | 20   | 22.32                                 |
| 5         | 200                  | 40       | 10   | 22.72                                 |
| 6         | 200                  | 40       | 20   | 17.27                                 |
| 7         | 200                  | 60       | 10   | 20.35                                 |
| 8         | 200                  | 60       | 20   | 23.38                                 |
| 9         | 66                   | 50       | 15   | 16.70                                 |
| 10        | 234                  | 50       | 15   | 22.44                                 |
| 11        | 150                  | 33.2     | 15   | 20.26                                 |
| 12        | 150                  | 67       | 15   | 30.13                                 |
| 13        | 150                  | 50       | 7    | 22.71                                 |
| 14        | 150                  | 50       | 23.5 | 25.35                                 |
| 15        | 150                  | 50       | 15   | 28.67                                 |
| 16        | 150                  | 50       | 15   | 30.12                                 |
| 17        | 150                  | 50       | 15   | 29.01                                 |

ตารางที่ 4.3 แบบจำลองทางคณิตศาสตร์ที่ใช้อธิบายความสัมพันธ์ระหว่างตัวแปรอิสระกับตัวแปรตาม

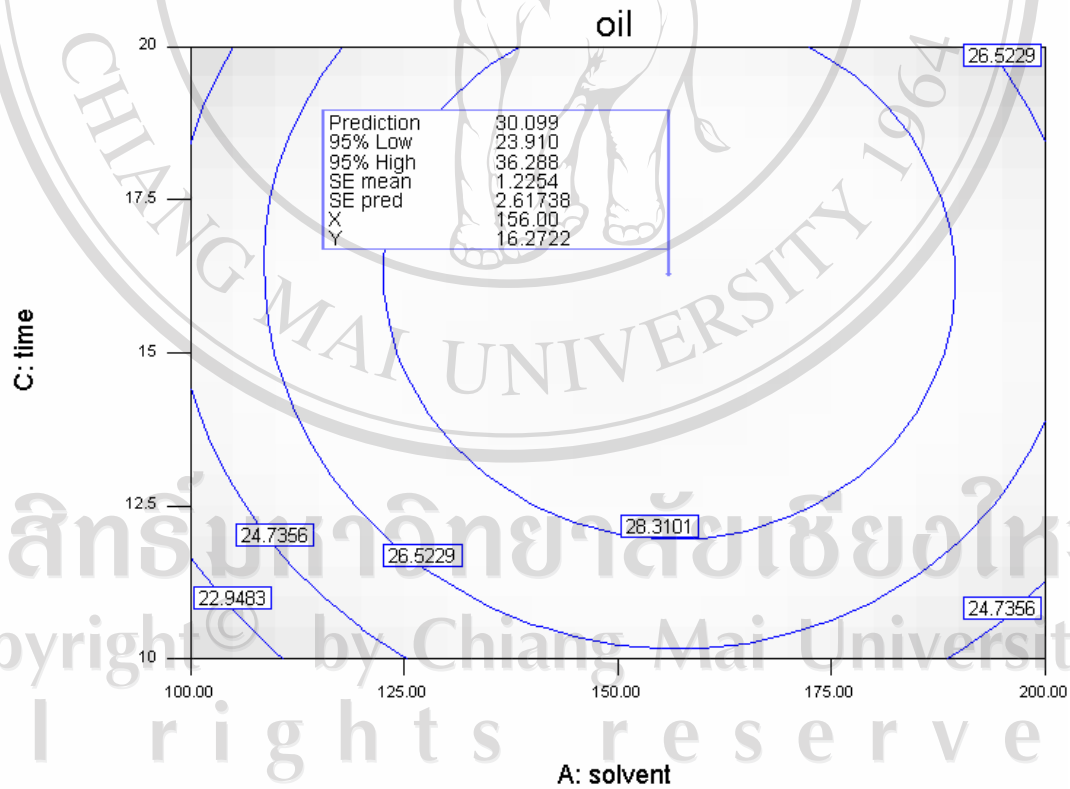
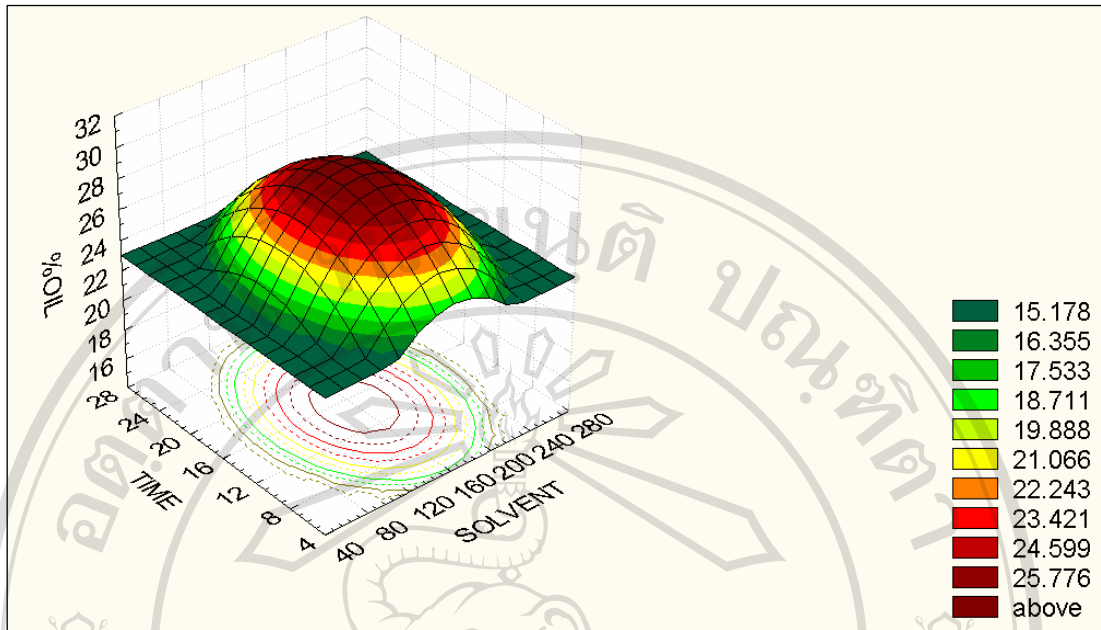
| ตัวแปรตาม   | แบบจำลองทางคณิตศาสตร์   | R <sup>2</sup> |
|-------------|---|----------------|
| % crude fat | $29.42 + 1.19X_1 + 1.96X_2 + 0.043X_3 - 3.97X_1^2 - 1.98X_2^2 - 2.39X_3^2 - 0.34X_1X_2 - 0.12X_1X_3 + 1.96X_2X_3$ | 0.8901         |

หมายเหตุ  $X_1$  = ปริมาณตัวทำละลาย

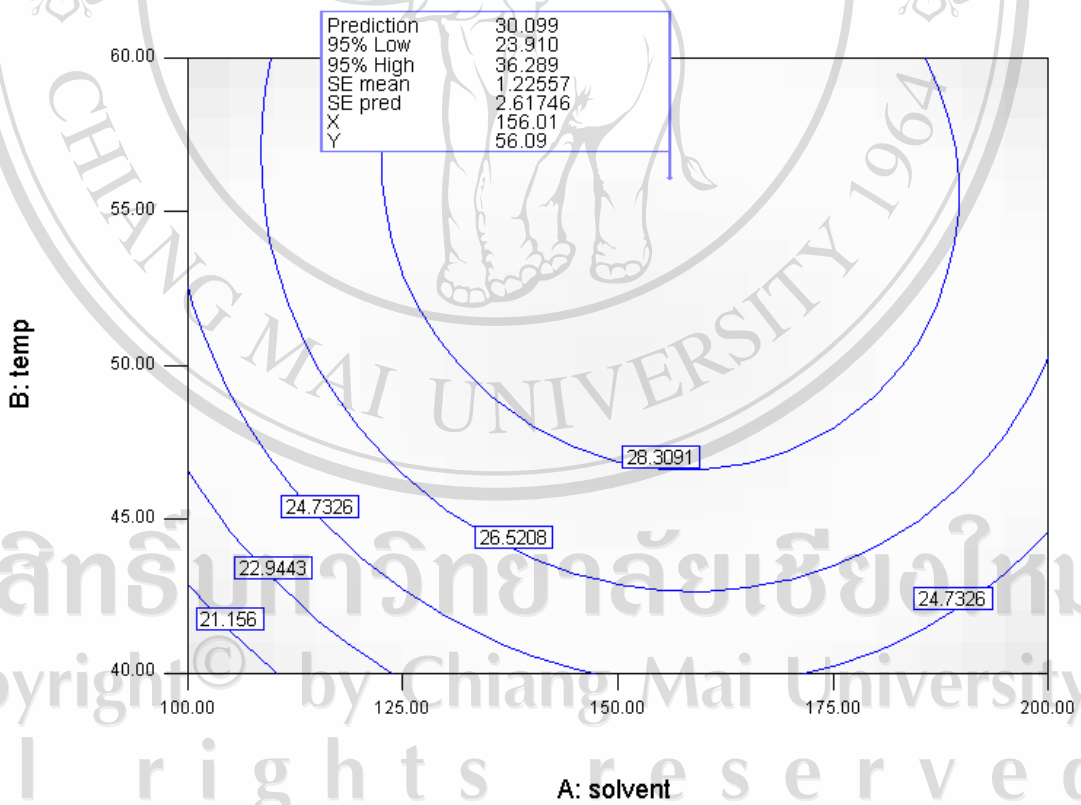
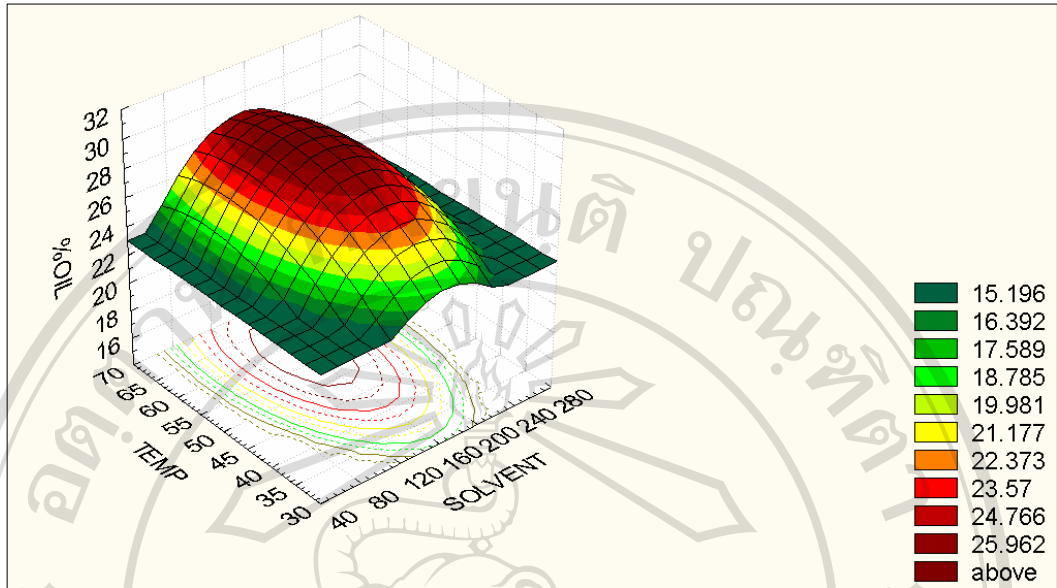
$X_2$  = อุณหภูมิ

$X_3$  = เวลา

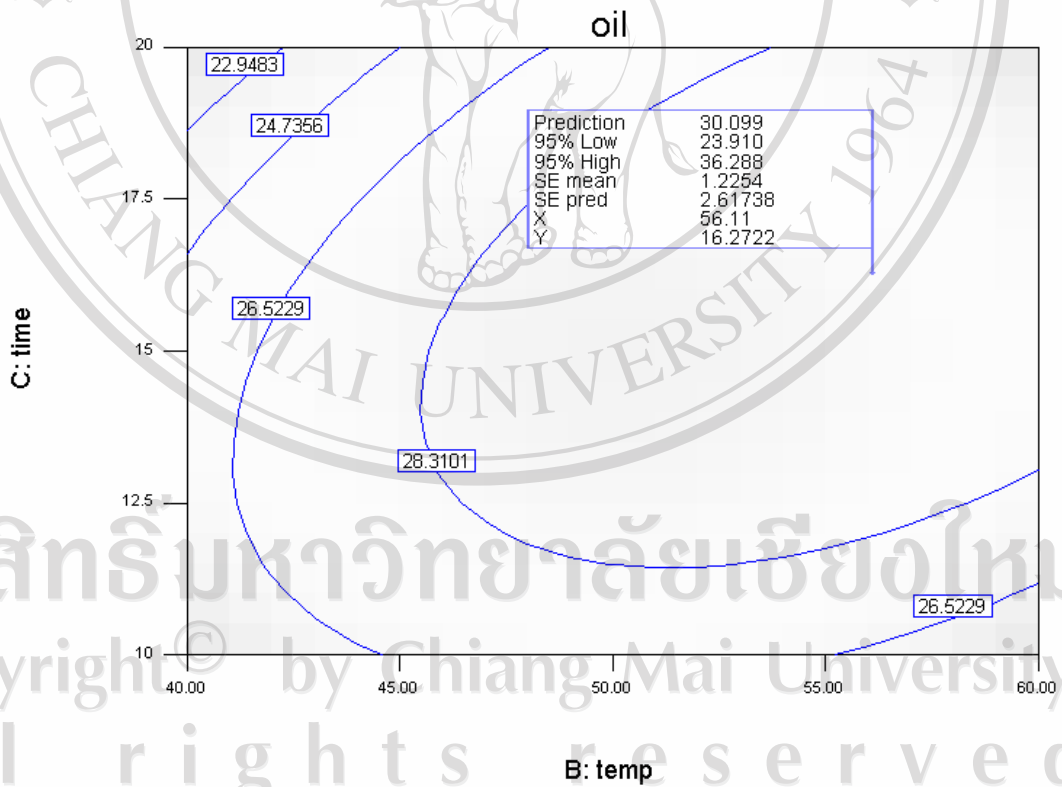
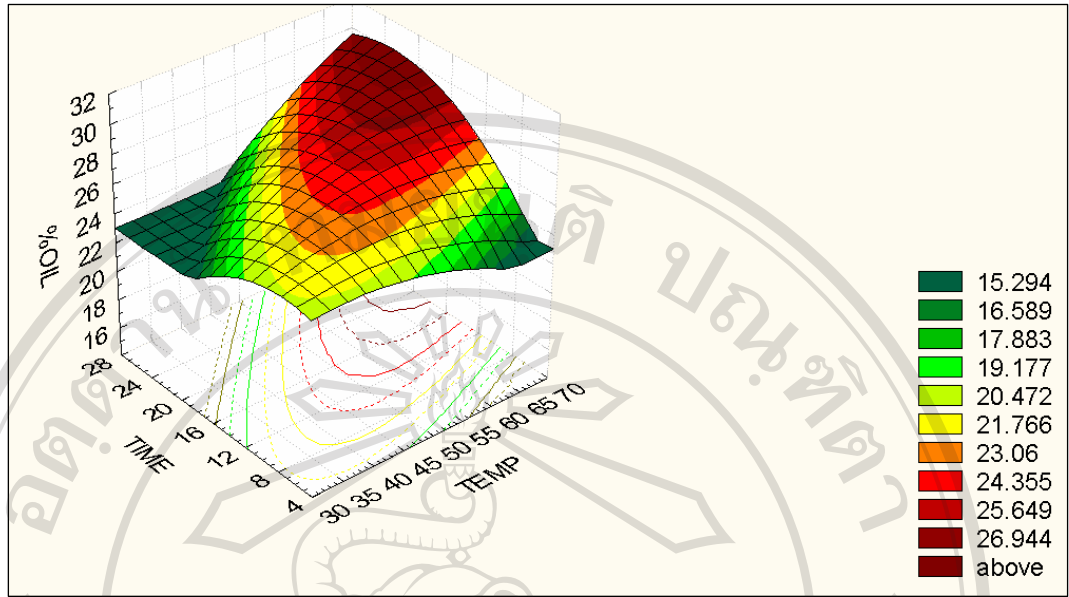
\* หมายถึงแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% ( $p \leq 0.05$ )



รูปที่ 4.1 กราฟพื้นผิวตอบสนอง (response surface) และ contour plot แสดงความสัมพันธ์ระหว่างเวลาในการสกัด และปริมาณตัวทำละลาย



รูปที่ 4.2 กราฟพื้นผิวตอบสนอง (response surface) และ contour plot แสดงความสัมพันธ์ระหว่าง อุณหภูมิ และปริมาณตัวทำละลาย



รูปที่ 4.3 กราฟพื้นผิวตอบสนอง (response surface) และ contour plot แสดงความสัมพันธ์ระหว่าง เวลาในการสกัด และอุณหภูมิ

ผลจากการทดลองสกัดน้ำมันจากดักแด้ไหมอิตาลีเพื่อหาสภาวะของปัจจัยที่เหมาะสมในการสกัดน้ำมันดิบจากไหมอิตาลี โดยการพิจารณาจากรูปที่ 4.1-4.3 และแบบจำลองทางคณิตศาสตร์พบว่า ปริมาณตัวทำละลาย อุณหภูมิ และเวลาที่ใช้ในการสกัดมีผลต่อปริมาณร้อยละของน้ำมันจากดักแด้ไหมอิตาลีดิบที่ได้ โดยระดับของปัจจัยที่เหมาะสมได้แก่ ปริมาณสารละลาย( $X_1$ ) ที่ 156.01 มิลลิลิตร อุณหภูมิ( $X_2$ ) ที่ 56.11 องศาเซลเซียส เวลา( $X_3$ ) ที่ 16.27 นาที ทำให้สามารถสกัดน้ำมันจากดักแด้ไหมอิตาลีได้ร้อยละ 30.09 เมื่อพิจารณาจากปริมาณตัวทำละลายพบว่าถ้าใช้ตัวทำละลายในปริมาณที่ต่ำจะทำให้ได้น้ำมันสกัดจากดักแด้ไหมอิตาลีในปริมาณที่ต่ำ ถ้าใช้ในปริมาณที่สูงมากไปทำให้ปริมาณน้ำมันที่ได้ลดลงเช่นกัน ส่วนอุณหภูมิและเวลาที่ใช้สกัดน้ำมันไหมอิตาลีพบว่าถ้ายังมีการเพิ่มอุณหภูมิและเวลาให้สูงขึ้นจะทำให้ได้ปริมาณน้ำมันที่สกัดได้มีปริมาณเพิ่มขึ้นได้ เมื่อลองทำการสกัดน้ำมันโดยใช้ระดับปัจจัยดังกล่าวแล้วได้ปริมาณน้ำมันออกมาร้อยละ 29.45

#### 4.3 สมบัติของน้ำมันจากดักแด้ไหมอิตาลีบริสุทธิ์ที่สกัดได้

การทดลองวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพและทางเคมีของน้ำมันจากดักแด้ไหมอิตาลีที่สกัดได้ และผ่านกรรมวิธีการทำให้บริสุทธิ์ ผลการทดลองดังแสดงในตารางที่ 4.4 และตารางที่ 4.5

จากผลการทดลอง พบว่า ค่ากรด (Acid value) ของน้ำมันซึ่งแสดงจำนวนมิลลิกรัมของโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ที่ใช้ในการทำให้กรดไขมันอิสระที่มีอยู่ในไขมันหรือน้ำมันจำนวน 1 กรัมเป็นกลางพอดี ในน้ำมันดิบที่สกัดจากดักแด้ไหมอิตาลีมีค่ากรดเท่ากับ  $16.00 \pm 0.00$  ซึ่งมาค่าสูงเกินค่ามาตรฐานน้ำมันดิบเพื่อการบริโภคกับค่าประกาศกระทรวงสาธารณสุข และมาตรฐาน CODEX กำหนดไว้ น้ำมันดิบที่ใช้เพื่อการบริโภคโดยตรงควรมีค่ากรดไม่เกิน 4.0 มิลลิกรัมโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ต่อน้ำมัน 1 กรัม จึงต้องมีการทำให้น้ำมันที่สกัดได้จากดักแด้ไหมอิตาลีมีความบริสุทธิ์โดยการทำให้เป็นกลางด้วยด่างเพื่อกำจัดกรดไขมันอิสระที่มีอยู่ และทำการฟอกสีด้วยถ่านฟอกสี เพื่อกำจัดรงควัตถุ สารแขวนลอย สบู่ และโลหะหนักที่ยังคงเหลืออยู่ในน้ำมันออก และเมื่อนำน้ำมันสกัดจากดักแด้ไหมอิตาลีทำให้บริสุทธิ์แล้วมาวิเคราะห์ทางเคมีแล้วพบว่า มีค่ากรดอยู่ที่  $0.5485 \pm 0.01$  มิลลิกรัมโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ต่อน้ำมัน 1 กรัม เป็นไปตามเกณฑ์ที่สามารถยอมรับได้ ส่วนในไหมหม่อนพบว่า น้ำมันดิบมีค่ากรดอยู่ค่อนข้างสูงเหมือนกันคือ อยู่ในระดับ 0.51-0.56 มิลลิกรัมโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ต่อน้ำมัน 1 กรัม (อรทัย, 2542) ในน้ำมันดิบที่มีปริมาณกรดไขมันอิสระอยู่สูงอาจเนื่องมาจากการเก็บรักษาดักแด้ในรูปแช่เยือกแข็งมาเป็นเวลานาน ซึ่งกว่าที่จะนำมาสกัดน้ำมันและทำให้บริสุทธิ์ใช้เวลานานทำให้ไขมันเกิดการแตกตัวในระหว่างการเก็บรักษาได้ และในวิธีการสกัดน้ำมันด้วยวิธีของ Folch method มีการใช้ความร้อนเข้ามาในการสกัดซึ่งอาจทำให้ไขมันสามารถที่จะแตกตัวออกเป็นกรดไขมันอิสระได้ง่ายจึงทำให้น้ำมันดิบมีปริมาณของกรดไขมันอิสระที่สูง

ตารางที่ 4.4 คุณภาพทางเคมีของน้ำมันคั๊กแด่ไหมอีรีที่สกัดได้

| ค่าดัชนี                                      | ค่ามาตรฐาน  | น้ำมันจากไหมอีรี  |
|---|-------------|-------------------|
| ค่า Acid Value ในน้ำมันดิบ(mg.KOH/oil 1 g)    | $\leq 4.0$  | $16.00 \pm 0.00$  |
| ค่า Acid Value (mg.KOH/oil 1 g)               | $\leq 0.6$  | $0.55 \pm 0.01$   |
| ค่า Iodine number (g Iodine/oil 100 g)        | ค่าเฉพาะ    | $28.39 \pm 2.13$  |
| ค่า peroxide Value (Milliequivalent/oil 1 kg) | $\leq 10$   | $4.55 \pm 0.12$   |
| ค่า saponification Number (mg.KOH/oil 1 g)    | ค่าเฉพาะ    | $190.54 \pm 4.46$ |
| ค่า Unsaponifiable matters (% by weight)      | ค่าเฉพาะ    | $3.22 \pm 0.15$   |
| น้ำและสารระเหยได้ที่ 105°C (% by weight)      | $\leq 0.2$  | $0.14 \pm 0.01$   |
| สิ่งปนเปื้อนที่ไม่ละลายในน้ำมัน               | $\leq 0.05$ | $0.08 \pm 0.01$   |
| Insoluble impurities (% by weight)            |             |                   |
| pH  | ค่าเฉพาะ    | $7.42 \pm 0.00$   |

หมายเหตุ ค่าที่แสดงในตาราง หมายถึง ค่าเฉลี่ย  $\pm$  ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน จากการทดลอง 3 ซ้ำ

จากการทดลอง พบว่า น้ำมันคั๊กแด่ไหมอีรีผ่านกระบวนการทำให้บริสุทธิ์มีค่าไอโอดีนเฉลี่ยเท่ากับ  $28.39 \pm 2.13$  กรัมไอโอดีนต่อน้ำมัน 100 กรัม ซึ่งเมื่อเปรียบเทียบกับน้ำมันจากคั๊กแด่ไหมหม่อมมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ  $88.08 \pm 1.47$  กรัมไอโอดีนต่อน้ำมัน 100 กรัม (อรทัย, 2542) ค่าไอโอดีนสามารถแสดงให้เห็นถึงจำนวนพันธะคู่ที่มีในน้ำมัน แสดงว่า น้ำมันจากคั๊กแด่ไหมอีรีมีจำนวนพันธะคู่น้อยกว่าน้ำมันจากไหมหม่อม และเมื่อเทียบกับข้อมูลการสกัดน้ำมันดิบปลาจากปลาฉลาม (Sumaya et al. 1995) พบว่า มีค่าไอโอดีนอยู่ในช่วง 116-132 กรัมไอโอดีนต่อน้ำมัน 100 กรัม ซึ่งขึ้นกับวิธีการสกัดโดยวิธีการสกัดที่ใช้ความร้อนสูงจะทำให้มีค่าไอโอดีนลดลงได้ และค่าไอโอดีนของน้ำมันเนยจากนมแกะ (Sheep butter oils) มีค่าไอโอดีนเท่ากับ 26.4-26.7 (Oya et al. 2007) ทำให้พบว่า น้ำมันคั๊กแด่ไหมอีรีมีปริมาณของพันธะคู่ใกล้เคียงกับน้ำมันเนยจากนมแกะ เมื่อพิจารณาค่าเปอร์ออกไซด์พบว่า น้ำมันคั๊กแด่ไหมอีรีที่ผ่านกระบวนการทำให้บริสุทธิ์มีค่า  $4.55 \pm 0.12$  ซึ่งมีค่าต่ำกว่ามาตรฐานสูงสุดที่กำหนดไว้ว่าต้องไม่เกิน 10 มิลลิสมมูลต่อน้ำมัน 1 กิโลกรัม เนื่องจากปฏิกิริยาการหืนยังไม่เข้าสู่ขั้น propagation และถ้าเก็บในสภาวะที่เหมาะสมอาจทำให้สามารถเก็บรักษาที่นานขึ้นได้ เมื่อเปรียบเทียบข้อมูลกับน้ำมันไหมหม่อมซึ่งมีค่า 5.74 – 7.98 จะพบว่า น้ำมันจากคั๊กแด่ไหมอีรีมีค่าเปอร์ออกไซด์ที่ต่ำกว่าน่าจะมีอายุการเก็บรักษาได้นานกว่า หรืออาจเกิด autoxidation ได้ยากกว่า ส่วนค่าสaponification ของน้ำมันคั๊กแด่ไหมอีรีที่ผ่านกระบวนการทำให้บริสุทธิ์จะมีค่า  $190.54 \pm 4.46$  mg.KOH/oil 1 g เมื่อเปรียบเทียบกับเนยจากนมแกะมีค่า 230-232



(Oya et al. 2007) และน้ำมันจากดักแด้ไหมดีมีค่า 201-218 (อรทัย, 2542) ค่าสaponification number (saponification Number) หมายถึง จำนวนมิลลิกรัมโพแตสเซียมไฮดรอกไซด์ที่ใช้ในการไฮโดรไลซ์ไขมันหรือน้ำมันอย่างสมบูรณ์จำนวน 1 กรัม ได้เป็นสบู่และกลีเซอรอล ผลจากการทดลองพบว่า น้ำมันดิบจากไหมดีมีค่าสaponification number ต่ำกว่าน้ำมันเนยแกะและน้ำมันจากไหมดีมีจึงมีกรดไขมันที่เป็นองค์ประกอบในโมเลกุลของไตรกลีเซอไรด์ส่วนหนึ่งที่มีน้ำหนักโมเลกุลที่สูงกว่า น้ำมันเนยแกะและน้ำมันจากไหมดีมี

สารสaponification ไม่ได้ในน้ำมันจากดักแด้ไหมดีที่สกัดได้จากการทดลองมีค่าสูงถึงร้อยละ  $3.2248 \pm 0.154$  เมื่อเทียบกับน้ำมันดักแด้ไหมดีมีค่าร้อยละ 0.8478-0.9021 ซึ่งต่ำกว่าน้ำมันดักแด้ไหมดีมีอยู่มาก สารสaponification ไม่ได้ (Unsaponifiable matters) เป็นกลุ่มของสารที่เหลือจากการทำ Saponification ได้แก่กลุ่มสารประกอบจำพวกไฮโดรคาร์บอน คีโตน แอลกอฮอล์ที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูง คอลเรสเตอรอล ผลจากการทดลองแสดงว่า น้ำมันจากดักแด้ไหมดีที่สกัดได้และผ่านการทำให้บริสุทธิ์มีสารกลุ่มสaponification ไม่ได้ที่อยู่สูง ซึ่งอาจรวมไปถึงคอลเรสเตอรอลด้วย เมื่อพิจารณาค่าน้ำและสารระเหยได้ที่  $105^{\circ}\text{C}$  พบว่า ประมาณน้ำที่หลงเหลือในผลิตภัณฑ์น้ำมันนี้จะมีผลต่อความคงตัวของน้ำมันได้ ถ้ามีการหลงเหลืออยู่มากอาจทำให้เกิดการหืน (hydrolytic rancidity) ดังนั้นจึงมีการกำหนดมาตรฐานของผลิตภัณฑ์น้ำมันไม่ให้เกิดร้อยละ 0.2 ของน้ำหนักน้ำมัน พบว่าน้ำมันดักแด้ไหมดีมีน้ำและสารระเหยได้ที่  $105^{\circ}\text{C}$  ร้อยละ  $0.14 \pm 0.01$  และในน้ำมันดักแด้ไหมดีมีค่าน้อยกว่าเพียงร้อยละ 0.007 - 0.0128 มีความเป็นไปได้ว่าน้ำมันจากดักแด้ไหมดีมีจะเกิดการหืน (hydrolytic rancidity) ได้เร็วกว่าซึ่งในการวัดปริมาณในน้ำมันควรจะใช้วิธี Karl Fischer titration จะทำให้ได้ปริมาณน้ำคงเหลือในน้ำมันได้แม่นยำมากกว่าการอบที่อุณหภูมิ  $105^{\circ}\text{C}$  ใช้ในการทดลองในครั้งนี้ ส่วนสิ่งปนเปื้อนที่ไม่ละลายในน้ำมัน (Insoluble impurities) โดยมีการกำหนดมาตรฐานของผลิตภัณฑ์น้ำมันไม่ให้เกิดร้อยละ 0.05 พบว่า ในน้ำมันดักแด้ไหมดีมีสิ่งปนเปื้อนที่ไม่ละลายในน้ำมันร้อยละ  $0.08 \pm 0.01$  ซึ่งพบว่ามีปริมาณเกินกว่าค่ามาตรฐาน และในน้ำมันดักแด้ไหมดีมีมีอยู่ร้อยละ 0.0106 - 0.237 ซึ่งสารปนเปื้อนที่ไม่ละลายในน้ำมันนี้อาจจะทำให้เป็นตัวเร่งปฏิกิริยาในกระบวนการหืนในน้ำมันได้เช่นเดียวกัน

ส่วนสมบัติทางกายภาพของน้ำมันสกัดจากไหมดีมีดังนี้ การหักเหของแสงที่  $25^{\circ}\text{C}$  องศาเซลเซียส ในน้ำมันจากดักแด้ไหมดีมีที่ผ่านกระบวนการแล้วมีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.4729 เปรียบเทียบกับค่าการหักเหของแสงของน้ำมันจากไหมดีมีพันธุ์จตุร มีค่าเฉลี่ยเท่ากับ 1.5 แสดงให้เห็นว่า น้ำมันจากดักแด้ไหมดีมีนี้มีความยาวของสายคาร์บอนที่สั้นกว่า หรืออาจจะมีจำนวนพันธะคู่ในน้ำมันที่สูงกว่า และเมื่อเปรียบเทียบกับค่าหักเหของแสงกับน้ำมันหมู เท่ากับ 1.459-1.461 (Pike, 1994) กับน้ำมันจากดักแด้ไหมดีมีน่าจะมีคุณภาพที่ดีกว่า โดยพบอีกว่าน้ำมันดักแด้ไหมดีมีค่าการหักเหของ

แสงใกล้เคียงกับน้ำมันงา (1.470-1.474) (Pike, 1994) คาดว่าน่าจะมี ความยาวของคาร์บอน และมี ปริมาณของพันธะคู่ที่ใกล้เคียงกัน เพราะค่าหักเหของแสงเป็นดัชนีบ่งชี้ถึงความยาวของสาย คาร์บอนและจำนวนในพันธะคู่ได้ แต่ทั้งนี้ต้องทำการเปรียบเทียบกับค่าอื่นๆ เพิ่มเติมด้วย

ตารางที่ 4.5 สมบัติทางกายภาพน้ำมันคักแด่ใหม่อีรีที่สกัดได้

| ค่าดัชนี       | ค่าที่วัดได้    |
|----------------|-----------------|
| การหักเหของแสง | 1.4729 ± 0.0000 |
| ความหนาแน่น    | 0.88 ± 0.02     |
| สี             |                 |
| L              | 51.73 ± 0.38    |
| a*             | 10.09 ± 0.19    |
| b*             | 61.81 ± 0.62    |
| Hue            | 80.73 ± 3.26    |
| Chroma         | 62.63 ± 0.64    |

หมายเหตุ ค่าที่แสดงในตาราง หมายถึง ค่าเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน จากการทดลอง 3 ซ้ำ

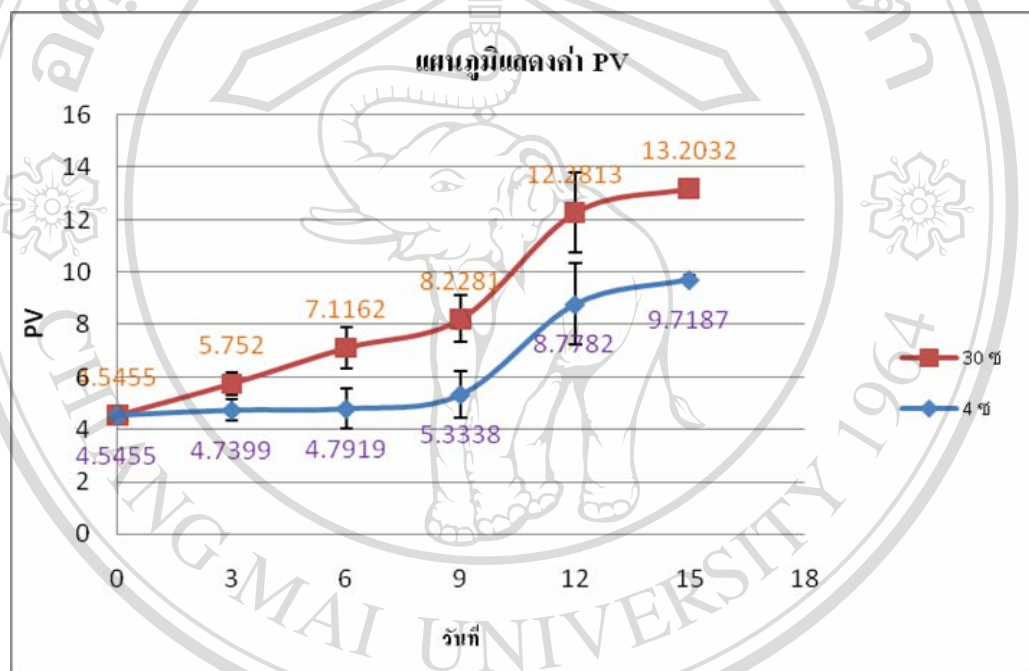
เมื่อพิจารณาค่าความหนาแน่นที่ 25 องศาเซลเซียส พบว่า น้ำมันจากคักแด่ใหม่อีรีมี ความหนาแน่นเท่ากับ 0.8799±0.02 น้ำมันจากคักแด่ใหม่หม่อนจูล 1 เท่ากับ 0.8970 ± 0.0001 จูล 5 เท่ากับ 0.8863 ± 0.0030 (อรทัย, 2542) แสดงว่า น้ำมันจากใหม่หม่อน มีจำนวนคาร์บอนที่สูงกว่า น้ำมันจากใหม่อีรี และเมื่อเปรียบเทียบกับน้ำมันอื่นๆ พบว่า มีค่าใกล้เคียงกับน้ำมันเนย (0.865-0.870) และน้ำมันหมู(0.858-0.864) (Pike, 1994) ส่วนค่าสีซึ่งเป็นค่าคุณลักษณะที่ต้องการค่าหนึ่ง แต่ไม่มีกำหนดระดับค่าสีมาตรฐานไว้ เนื่องจากต้องเป็นลักษณะเฉพาะของน้ำมันแต่ละชนิด ระบบ ที่นิยมวัดก็คือระบบอินเตอร์ ซึ่งสามารถแยงสีออกได้สามค่าคือ ค่าสี L เป็นค่าความสว่างมีค่า เท่ากับ 51.73 ± 0.38 ค่าสี a\* เป็นค่าสีแดงมีค่าเท่ากับ 10.09 ± 0.19 และค่าสี b\* เป็นค่าสีเหลืองมีค่า เท่ากับ 61.81 ± 0.62 ค่าเฉดสี (hue) เท่ากับ 80.73 ± 3.26 และค่าความบริสุทธิ์ของสี(chroma) เท่ากับ 62.63 ± 0.64 ซึ่งพบว่า ค่าสีของน้ำมันคักแด่ใหม่อีรีที่สกัดได้มีค่าสีที่แสดงออกในระดับสีแดงและสี เหลืองที่ค่อนข้างสูงเมื่อเทียบกับน้ำมันจากใหม่หม่อนซึ่งมีค่า L เท่ากับ 75.12, ค่าสี a เท่ากับ -6.25 และค่าสี b เท่ากับ 46.68 (อรทัย, 2542)

ซึ่งสมบัติของน้ำมันสกัดจากคักแด่ใหม่อีรีและผ่านการทำให้บริสุทธิ์พบว่า เป็นไปตาม ประกาศกระทรวงสาธารณสุข ฉบับที่ 205 พ.ศ. 2543 เรื่องน้ำมันและไขมัน ทุกค่ายกเว้นค่าสาร

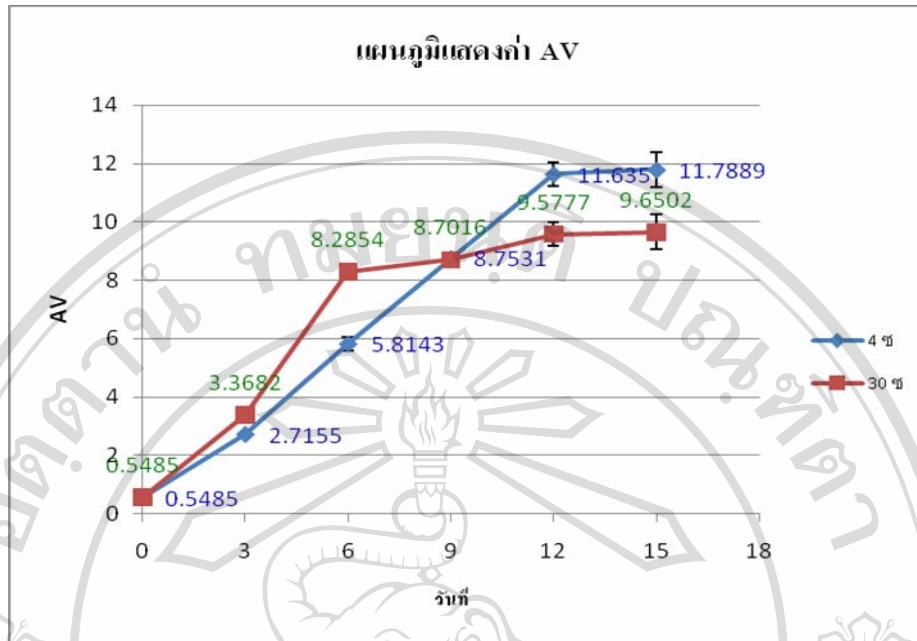
ปนเปื้อนที่ไม่ละลายในน้ำมันโดยกินมาร์้อยละ 0.03 ควรจะมีการปรับปรุงกรรมวิธีการทำให้น้ำมันบริสุทธิ์ เพื่อทำการลดปริมาณสารปนเปื้อนที่ไม่ละลายในไขมันให้น้อยลง

#### 4.4 ความคงตัวของน้ำมันไหมอีรีที่สกัดได้และผ่านการทำให้บริสุทธิ์

การทดลองจะเก็บรักษาน้ำมันไหมอีรีที่สกัดได้และผ่านการทำให้บริสุทธิ์ที่อุณหภูมิห้อง ( $30 \pm 2$  องศาเซลเซียส) และในห้องเย็นควบคุมอุณหภูมิ ( $4 \pm 1$  องศาเซลเซียส) เป็นเวลา 15 วัน ผลที่ได้แสดงในรูปที่ 4.4 และ 4.5



รูปที่ 4.4 การเปลี่ยนแปลงค่าเปอร์ออกไซด์ของน้ำมันจากดักแด่ไหมอีรีที่ผ่านกระบวนการทำให้บริสุทธิ์เก็บที่อุณหภูมิ  $4^{\circ}\text{C}$  และอุณหภูมิห้อง



รูปที่ 4.5 การเปลี่ยนแปลงค่ากรดของน้ำมันจากผักแค้ไหมออร์ที่ผ่านกระบวนการทำให้บริสุทธิ์เก็บที่ อุณหภูมิ 4°C และอุณหภูมิห้อง

เมื่อพิจารณาจากการเปลี่ยนแปลงของค่าเปอร์ออกไซด์และค่ากรดไขมันอิสระแล้วพบว่า มีการเปลี่ยนแปลงดังแสดงในกราฟที่ 4.5 และ 4.6 จากนั้นทำการวิเคราะห์ความสัมพันธ์ของค่าเปอร์ออกไซด์และค่ากรดไขมันอิสระที่วัดได้ตั้งแต่เริ่มเก็บจนถึงวันที่ 15 ที่มีค่าเปอร์ออกไซด์เกินมาตรฐานที่ได้กำหนดไว้ การหาสมการของความสัมพันธ์โดยวิธี Enter regression จะทำให้ได้ความสัมพันธ์เป็นสมการเส้นตรงออกมาดังนี้

$$\text{ค่าเปอร์ออกไซด์ที่อุณหภูมิ } 4^{\circ}\text{ซ} = 3.35 + 0.367 * \text{วัน}, \quad R^2 = 0.758 \dots(4.1)$$

$$\text{ค่าเปอร์ออกไซด์ที่อุณหภูมิห้อง} = 3.95 + 0.609 * \text{วัน}, \quad R^2 = 0.910 \dots(4.2)$$

$$\text{ค่ากรดที่อุณหภูมิ } 4^{\circ}\text{ซ} = 0.757 + 0.814 * \text{วัน}, \quad R^2 = 0.949 \dots(4.3)$$

$$\text{ค่ากรดที่อุณหภูมิห้อง} = 2.078 + 0.615 * \text{วัน} \quad R^2 = 0.817 \dots(4.4)$$

ค่าเปอร์ออกไซด์เป็นการวัดระดับการเกิดออกซิเดชัน (autoxidation) ที่พันธะคู่ของกรดไขมันชนิดไม่อิ่มตัวกับออกซิเจนในอากาศ จากสมการที่ 4.1 และ 4.2 เมื่อพิจารณาค่าสัมประสิทธิ์ของตัวแปรวันที่เก็บรักษาของสมการถดถอยที่ได้ พบว่า หากเก็บรักษาน้ำมันจากผักแค้ไหมออร์ไว้ที่อุณหภูมิห้องมีโอกาสเสื่อมเสียได้มากกว่าเก็บไว้ในห้องเย็นที่ควบคุมอุณหภูมิอาจ

เนื่องมาจากในสภาวะที่อากาศเย็นจะมีปริมาณออกซิเจนอยู่ต่ำกว่า จึงทำให้มีโอกาสดการเกิดออกซิเดชันได้น้อยกว่า โดยค่าเปอร์ออกไซด์จะเพิ่มขึ้นได้เมื่อมีการเก็บรักษาที่นานขึ้นและมีอุณหภูมิการเก็บที่สูง (Hole et al, 1996 and Boran et al, 2006) โดยพบว่าถ้าเก็บน้ำมันสกัดจากคั่วแค้ใหม่อีรีที่ ทำให้บริสุทธิ์ที่อุณหภูมิห้อง ( $30 \pm 2$  องศาเซลเซียส) เป็นเวลา 9 วัน และที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 พบว่ามีค่าเปอร์ออกไซด์ไม่เกินมาตรฐานตามประกาศกระทรวงสาธารณสุข เรื่อง น้ำมันและไขมัน

แต่ว่าพบว่ามีค่าเกินมาตรฐานเมื่อเก็บไว้ที่ 3 วัน อาจจะเนื่องจากในน้ำมันมีปริมาณความชื้นที่สูงและประกอบกับมีปริมาณสิ่งปนเปื้อนที่ไม่ละลายในน้ำมันอยู่สูงจึงทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงในน้ำมันมีการแตกตัวของกรดไขมันอิสระเพิ่มมากขึ้น โดยพบว่าที่อุณหภูมิสูง ( $30 \pm 2$  องศาเซลเซียส) ในช่วงวันที่ 0 – 6 จะมีปริมาณกรดสูงกว่าในสภาวะอุณหภูมิต่ำ แต่ในช่วงวันที่ 9 -15 อุณหภูมิสูงจะมีปริมาณกรดจะมีปริมาณต่ำกว่าและเริ่มคงที่ในวันที่ 12 ซึ่งซึ่งผลการทดลองจะแตกต่างจาก อรทัย (2542) ที่รายงานไว้ว่า ค่ากรดในน้ำมันจากคั่วแค้ใหม่เหมือนไม่เกิดการเปลี่ยนแปลงในระหว่างการเก็บรักษาที่ 35 องศาเซลเซียส อาจจะเนื่องมาจากที่อุณหภูมิสูงจะเป็นตัวเร่งให้เกิดการเปลี่ยนแปลงที่เร็วในช่วงแรกพอในช่วงหลังตัวเร่งปฏิกิริยาหมดลงจึงทำให้มีปริมาณกรดเริ่มคงที่ได้ ซึ่งที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียสนั้นจะค่อยๆ เกิดปฏิกิริยาและเริ่มคงที่ในวันที่ 12 ของการเก็บรักษา ประกอบกับการบวนการสกัดน้ำมันในครั้งนี้ได้มีการใช้ความร้อนมาช่วยในการสกัด การทำน้ำมันให้บริสุทธิ์ การฟอกสี ซึ่งมักใช้อุณหภูมิในระดับที่สูงซึ่งอาจจะทำให้กรดไขมันที่เป็นองค์ประกอบในน้ำมันเกิดการเปลี่ยนแปลงได้ง่าย และอาจจะเนื่องมาจากคั่วแค้ที่นำมาสกัดน้ำมันนี้มีการแช่เยือกแข็งก่อนส่งมาทำการสกัดน้ำมันเป็นระยะเวลาหลายเดือนซึ่งอาจจะทำให้น้ำมันเกิดการเสื่อมคุณภาพลงในระหว่างการเก็บ โดยวิธีการแช่เยือกแข็ง จึงอาจทำให้อายุของน้ำมันจากคั่วแค้ใหม่อีรีที่สกัดได้และผ่านการทำให้บริสุทธิ์มีระยะเวลาสั้นลง

ซึ่งในการทำให้น้ำมันบริสุทธิ์ควรมีการลดปริมาณกรดในช่วงเริ่มต้นให้ต่ำมากๆ และมีการลดปริมาณความชื้น ปริมาณสารปนเปื้อนที่ไม่ละลายในน้ำมันให้น้อยลงไปด้วย และควรมีการเติมสารกันหืนลงไปเพื่อช่วยให้น้ำมันสกัดจากใหม่อีรีมีความคงตัวมากขึ้นด้วย