



วว.

โครงการวิจัยที่ ภ. 50-07 / ย. 7 / รายงานฉบับที่ 1 (ฉบับสมบูรณ์)

# การศึกษาปริมาณและคุณสมบัติของน้ำมันสบู่ดำ จากการเก็บน้ำมัน ณ ช่วงเวลาต่าง ๆ



สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย  
กระทรวงวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี

สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย

โครงการวิจัยที่ ภ. 50-07

การวิจัยและพัฒนาสบู่ดำเป็นเชื้อเพลิงทดแทนอย่างครบวงจร

โครงการย่อยที่ 7

การศึกษาปริมาณและคุณสมบัติของน้ำมันสบู่ดำ

จากการเก็บน้ำมัน ณ ช่วงเวลาต่าง ๆ

รายงานฉบับที่ 1 (ฉบับสมบูรณ์)

การศึกษาปริมาณและคุณสมบัติของน้ำมันสบู่ดำ

จากการเก็บน้ำมัน ณ ช่วงเวลาต่าง ๆ

โดย

ชนากานต์ อาษาสุจริต

อมรรัตน์ สื่อมโนธรรม      ยุทธนา ฐานมงคล

ชนิตา สนธิเสวต      พิชัย วงศ์หาญ

กษิตศ อัสมภินพงศ์      นัฐวี ตรีณานนท์

เทพฤทธิ์ กัณหานนท์      ปิยนันท์ ศรีศิริ

บรรณาธิการ

ลิขิต หาญจางสิทธิ์

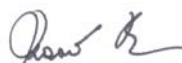
บุญเรียม น้อยชุมแพ

พิศุทธิ์ พลัปลาวาท

วว., กรุงเทพฯ 2554

สงวนลิขสิทธิ์

รายงานฉบับนี้ได้รับอนุมัติให้พิมพ์โดย  
ผู้ว่าการสถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย



(นางเกษมศรี หอมชื่น)

ผู้ว่าการ

## กิตติกรรมประกาศ

คณะผู้ดำเนินงานวิจัยขอขอบพระคุณคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติและสำนักงานประมาณ ที่ให้การสนับสนุนทุนวิจัยครั้งนี้.

## สารบัญ

	หน้า
กิตติกรรมประกาศ	ก
สารบัญตาราง	ค
สารบัญรูป	จ
ABSTRACT	1
บทคัดย่อ	2
1. บทนำ	3
2. วัสดุ อุปกรณ์และวิธีการ	9
3. ผลการทดลองและวิจารณ์	23
4. สรุปผลการทดลอง	80
5. ข้อเสนอแนะ	83
6. เอกสารอ้างอิง	84

## สารบัญตาราง

	หน้า	
ตารางที่ 1.	น้ำหนักของสารตัวอย่างที่ใช้สำหรับการวิเคราะห์ค่าของกรด	16
ตารางที่ 2.	น้ำหนักของสารตัวอย่างที่ใช้สำหรับการวิเคราะห์ค่าไอโอดีน	22
ตารางที่ 3.	ผลการสกัดน้ำมันสบู่ดำด้วยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย	23
ตารางที่ 4.	ปริมาณน้ำมันสบู่ดำ, ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ., ปริมาณน้ำ และระยะเวลาในการสกัดด้วยตัวทำละลาย	24
ตารางที่ 5.	คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่ดำ จากการสกัดโดยวิธีด้วยตัวทำละลาย (Soxhlet Extraction) ที่ใช้เวลาในการสกัด 6 ชั่วโมง	25
ตารางที่ 6.	ผลการวิเคราะห์คุณสมบัติของน้ำมันสบู่ดำ เดือนที่ 0 จากเมล็ดสบู่ดำเริ่มต้น	19
ตารางที่ 7.	ผลการสกัดน้ำมันจากกากสบู่ดำ ที่ผ่านการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบไฮดรอลิก ด้วยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย	27
ตารางที่ 8.	คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่ดำ จากการสกัดโดยวิธีไฮดรอลิก	28
ตารางที่ 9.	ผลการสกัดน้ำมันสบู่ดำด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู	29
ตารางที่ 10.	ผลการสกัดน้ำมันจากกากสบู่ดำ ที่ผ่านการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู ด้วยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย	31
ตารางที่ 11.	คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่ดำ จากการสกัดน้ำมันจากเมล็ดสบู่ดำ โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู	32
ตารางที่ 12.	คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่ดำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บเมล็ดสบู่ดำเป็นระยะเวลา 0 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู	35
ตารางที่ 13.	คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่ดำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บเมล็ดสบู่ดำเป็นระยะเวลา 1 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู	40

## สารบัญตาราง (ต่อ)

	หน้า
ตารางที่ 14. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสนูปดำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บ เมล็ดสนูปดำเป็นระยะเวลา 3 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบ สกรู	45
ตารางที่ 15. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสนูปดำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บ เมล็ดสนูปดำเป็นระยะเวลา 6 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบ สกรู	50
ตารางที่ 16. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสนูปดำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บ เมล็ดสนูปดำเป็นระยะเวลา 10 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบ สกรู	55
ตารางที่ 17. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสนูปดำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บ เมล็ดสนูปดำเป็นระยะเวลา 12 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบ สกรู	60
ตารางที่ 18. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสนูปดำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บ เมล็ดสนูปดำเป็นระยะเวลา 15 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบ สกรู	65
ตารางที่ 19. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสนูปดำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บ เมล็ดสนูปดำเป็นระยะเวลา 18 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบ สกรู	68
ตารางที่ 20. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสนูปดำตัวอย่าง A และตัวอย่าง B สำหรับการทดลองเก็บน้ำมันสนูปดำ ณ ช่วงระยะเวลาต่าง ๆ	73
ตารางที่ 21. ผลการวิเคราะห์คุณสมบัติของน้ำมันสนูปดำตัวอย่าง A เมื่อเก็บใน ภาชนะพลาสติกและภาชนะสังกะสี	76
ตารางที่ 22. ผลการวิเคราะห์คุณสมบัติของน้ำมันสนูปดำตัวอย่าง B เมื่อเก็บใน ภาชนะพลาสติกและภาชนะสังกะสี	77

## สารบัญรูป

		หน้า
รูปที่ 1.	ลักษณะของต้นสบู่ดำ	4
รูปที่ 2.	เมล็ดสบู่ดำและน้ำมันจากเมล็ดสบู่ดำ	5
รูปที่ 3.	อุปกรณ์สำหรับการสกัดน้ำมันสบู่ดำด้วยตัวทำละลาย (Soxhlet Extraction)	7
รูปที่ 4 .	เครื่องสกัดน้ำมันสบู่ดำแบบไฮดรอลิก (Hydraulic press)	7
รูปที่ 5.	เครื่องสกัดน้ำมันสบู่ดำแบบสกรู (Screw press)	8
รูปที่ 6.	เมล็ดสบู่ดำที่บดละเอียด	10
รูปที่ 7.	ปิโตรเลียมอีเทอร์ในขวดกั้นกลม	10
รูปที่ 8.	เครื่องระเหยแบบสุญญากาศ	11
รูปที่ 9.	น้ำมันสบู่ดำที่สกัดได้	11
รูปที่ 10.	เมล็ดสบู่ดำที่ผ่านการอบ	12
รูปที่ 11.	เครื่องสกัดแบบสกรู	12
รูปที่ 12.	เครื่องอัดแบบไฮดรอลิก	13
รูปที่ 13.	เมล็ดสบู่ดำที่ผ่านการสกัดด้วยไฮดรอลิก 1 ครั้ง	13
รูปที่ 14.	น้ำมันสบู่ดำที่ได้จากการสกัดด้วยไฮดรอลิก	14
รูปที่ 15.	เครื่องไทเทรตแบบอัตโนมัติ	17
รูปที่ 16.	เครื่องวิเคราะห์ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน รุ่น 743 Rancimat	18
รูปที่ 17.	เครื่องวิเคราะห์ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titrator)	19
รูปที่ 18.	ตู้อบความร้อนและตัวอย่างการเก็บตัวอย่างน้ำมันในเดซิเคเตอร์	20
รูปที่ 19.	น้ำมันสบู่ดำที่ได้จากการสกัดน้ำมันสบู่ดำด้วยตัวทำละลาย	23
รูปที่ 20.	น้ำมันสบู่ดำและกากสบู่ดำที่ได้จากการสกัดด้วยเครื่องไฮดรอลิก	27
รูปที่ 21.	น้ำมันสบู่ดำจากกากสบู่ดำที่ได้จากการสกัดด้วยเครื่องไฮดรอลิก ด้วยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย	28
รูปที่ 22.	น้ำมันสบู่ดำและกากสบู่ดำที่ได้จากการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู	30



## สารบัญรูป (ต่อ)

		หน้า
รูปที่ 23.	น้ำมันสบู่ดำจากกากสบู่ดำที่ได้จากการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู นำมาสกัดด้วยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย	31
รูปที่ 24.	น้ำมันสบู่ดำจากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 0	33
รูปที่ 25.	น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 1	39
รูปที่ 26.	น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 3	44
รูปที่ 27.	น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 6	49
รูปที่ 28.	น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 10	54
รูปที่ 29.	น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 12	59
รูปที่ 30.	น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 15	64
รูปที่ 31.	น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 18	67
รูปที่ 32.	ปริมาณน้ำของน้ำมันสบู่ดำ ณ ช่วงระยะเวลาตั้งแต่เดือนที่ 0 – 24	70
รูปที่ 33.	ค่ากรดของน้ำมันสบู่ดำ ณ ช่วงระยะเวลาตั้งแต่เดือนที่ 0 – 24	70
รูปที่ 34.	ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่ อุณหภูมิ 110°C. ของ น้ำมันสบู่ดำ ณ ช่วงระยะเวลาตั้งแต่เดือนที่ 0 – 24	71
รูปที่ 35.	น้ำมันสบู่ดำ ชนิด A บรรจุในภาชนะพลาสติก และภาชนะสังกะสี	72
รูปที่ 36.	น้ำมันสบู่ดำ ชนิด B บรรจุในภาชนะพลาสติก และภาชนะสังกะสี	72
รูปที่ 37.	ปริมาณน้ำของน้ำมันสบู่ดำตัวอย่าง A และ B ในภาชนะพลาสติก และ สังกะสี ณ ช่วงระยะเวลา 0 – 24 เดือน	78
รูปที่ 38.	ค่ากรดของน้ำมันสบู่ดำตัวอย่าง A และ B ในภาชนะพลาสติก และ สังกะสี ณ ช่วงระยะเวลา 0 – 24 เดือน	78
รูปที่ 39.	ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110°C. ของ น้ำมันสบู่ดำตัวอย่าง A และ B ในภาชนะพลาสติก และสังกะสี ณ ช่วง ระยะเวลา 0 – 24 เดือน	79

# **INVESTIGATION ON QUANTITY AND PROPERTY OF JATROPHA OIL FROM VARIOUS STORAGE TIME**

**Chanakan Asasutjarit, Amornrat Suemanotham, Yuttana Thanmongkul,  
Thanita Sonthisawate, Phichai Wongharn, Vishnu Panphan,  
Kasidid Asumpinpong, Nattawee Teerananont,  
Thapparait Kunhanont and Piyanan Sreesiri**

## **ABSTRACT**

The research study is to collect extraction method of Jatropha oil from Jatropha seed. This has 3 types. Those are 1.Soxhlet Extraction, 2.Hydraulic Press, 3.Screw Press. These 3 types are able to different quantity and property. Therefore, soxhlet extraction is able highest Jatropha oil and lowest is hydraulic press. The comparison quantity and chemical and physical properties of Jatropha oil with 3 types of extraction. Found that screw press has the best of chemical and physical properties and quantity of Jatropha oil. This is less than soxhlet extraction.

The result of various storage time of Jatropha oil found that chemical and physical properties of Jatropha oil change on time such as the time pass 3 months, the oxidation stability decrease but the acid value increase.

For the various storage times are to be finished. Furthermore, the storage Jatropha oil in plastic container and zinc container. The result is found that the times pass 3 months, the chemical and physical properties are similar a tendency. The oxidation stability decrease but acid value increase.

# การศึกษาปริมาณและคุณสมบัติของน้ำมันสบู่ดำจากการเก็บน้ำมัน ณ ช่วงเวลาต่าง ๆ

ชนากานต์ อาษาสุจิริ<sup>1</sup>, อมรัตน์ สื่อมโนธรรม<sup>1</sup>, ยุทธนา ฐานมงคล<sup>1</sup>, ธนิตา สนธิเสวต<sup>1</sup>,  
พิชัย วงศ์หาญ<sup>1</sup>, กษิตศ อสัมภินพวงศ์<sup>1</sup>, นัฐวี ตรีณานนท์<sup>1</sup>,  
เทพฤทธิ์ กัณหานนท์<sup>1</sup> และ ปิยนันท์ ศรีศิริ<sup>1</sup>

## บทคัดย่อ

ได้ศึกษาวิจัยเพื่อรวบรวมวิธีการสกัดน้ำมันสบู่ดำจากเมล็ดสบู่ดำซึ่งมี 3 รูปแบบ คือ การสกัดด้วยตัวทำละลาย (Soxhlet Extraction), การสกัดโดยใช้เครื่องไฮดรอลิก (Hydraulic Press), และการสกัดด้วยเครื่องสกรู (Screw Press). ทั้ง 3 วิธีได้ปริมาณและคุณสมบัติของน้ำมันสบู่ดำที่มีความแตกต่างกันนี้ คือ การสกัดด้วยตัวทำละลายจะได้ปริมาณของน้ำมันสบู่ดำมากที่สุดและน้อยที่สุดคือ สกัดด้วยไฮดรอลิก, แต่ในทั้งนี้เมื่อเปรียบเทียบปริมาณน้ำมันสบู่ดำและคุณสมบัติของน้ำมันสบู่ดำที่ได้ พบว่าการสกัดด้วยเครื่องสกรูจะได้คุณสมบัติของน้ำมันดีที่สุดและปริมาณน้ำมันที่ได้นั้นจะน้อยกว่าการสกัดด้วยตัวทำละลาย.

สำหรับผลการเก็บน้ำมันสบู่ดำ ณ ช่วงระยะเวลาต่าง ๆ นั้น พบว่าคุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่ดำจะเปลี่ยนแปลงไปตามระยะเวลา เช่น เมื่อระยะเวลาผ่านไป 3 เดือน ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดออกซิเดชันลดลง แต่ค่าความเป็นกรดสูงขึ้น เป็นต้น.

นอกจากการเก็บน้ำมันสบู่ดำ เปรียบเทียบช่วงระยะเวลาต่าง ๆ แล้ว, ได้ทำการเก็บน้ำมันสบู่ดำที่ภาชนะพลาสติกและภาชนะสังกะสี, จากผลการทดลองเมื่อระยะเวลาผ่านไป 3 เดือน พบว่าคุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่ดำมีแนวโน้มที่เหมือนกันคือ ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดออกซิเดชันลดลง แต่ค่าความเป็นกรดสูงขึ้น.

<sup>1</sup>ฝ่ายเทคโนโลยีพลังงาน, สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย (วว.)

## 1. บทนำ

### 1.1 ความเป็นมาและความสำคัญของปัญหา

จากการที่น้ำมันปิโตรเลียมมีราคาสูงขึ้นทุกปี ทำให้ประเทศไทยต้องเสียเปรียบดุลการค้า และการชำระเงินสำหรับการนำเข้าน้ำมันปิโตรเลียมมากขึ้นตามลำดับ. น้ำมันดีเซลถือเป็นปัจจัยหลักของแหล่งพลังงานในภาคการขนส่ง, จราจร และอุตสาหกรรม, ซึ่งถือเป็นกลไกหลักแห่งการขับเคลื่อนเศรษฐกิจของประเทศ. การที่น้ำมันดีเซลจะมีราคาลดลงเป็นเรื่องยาก, ด้วยเหตุนี้ จึงทำให้เกิดความพยายามในการค้นหาพลังงานอื่นมาทดแทนน้ำมันปิโตรเลียม และมีแนวคิดที่จะสนับสนุนให้เกษตรกรนำวัตถุดิบที่มีอยู่ในประเทศ มาผลิตเป็นพลังงานทดแทน แทนการใช้ น้ำมันปิโตรเลียม. สบู่ดำเป็นวัตถุดิบอีกทางเลือกหนึ่งในการนำมาใช้เป็นพลังงานทดแทน เพื่อใช้สำหรับเครื่องจักรกลการเกษตร (แสนวิสุขและคณะ 2548) หรือเพื่อใช้เป็นวัตถุดิบสำหรับผลิตไบโอดีเซล. เนื่องจากได้รับความสนใจจากหลายหน่วยงานที่เกี่ยวข้องและเพื่อให้ได้ปริมาณและคุณสมบัติที่ดีที่สุดของน้ำมันสบู่ดำ วว. จึงมีแนวคิดในการศึกษาปริมาณและคุณสมบัติของน้ำมันสบู่ดำ ณ ช่วงระยะเวลาต่างๆ ที่ได้ทำการเก็บน้ำมันไว้.

โครงการนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาหาปริมาณและคุณสมบัติของน้ำมันจากเมล็ดสบู่ดำ เมื่อเก็บไว้ ณ ช่วงระยะเวลาต่างๆ. มีขอบเขตการศึกษาวิจัย คือ การศึกษาและรวบรวมวิธีการสกัดน้ำมันสบู่ดำจากเมล็ดสบู่ดำ, และดำเนินการสกัดน้ำมันสบู่ดำจากเมล็ดสบู่ดำ เพื่อใช้ในการศึกษาคุณสมบัติของน้ำมันจากเมล็ดสบู่ดำ เมื่อเก็บไว้ ณ ช่วงระยะเวลาต่างๆ และทำการวิเคราะห์คุณสมบัติของน้ำมันสบู่ดำ เช่น ค่าของกรด, ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย และค่าความเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน เป็นต้น.

โครงการนี้มีประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ คือ กระบวนการในการสกัดน้ำมันสบู่ดำ เพื่อใช้ในการศึกษาปริมาณและคุณสมบัติของน้ำมันสบู่ดำจากเมล็ดพันธุ์ต่างๆ, วิธีการจัดเก็บเมล็ดและน้ำมันสบู่ดำ, เพื่อให้ได้น้ำมันสบู่ดำที่คุณสมบัติเหมาะสมแก่การนำไปใช้กับเครื่องยนตร์การเกษตร และเป็นวัตถุดิบสำหรับการผลิตไบโอดีเซล.

### 1.2 ลักษณะทั่วไป และประโยชน์ของ สบู่ดำ

สบู่ดำ (Physic nut) มีชื่อทางวิทยาศาสตร์ *Jatropha Curcas* Linn. อยู่ในตระกูล Euphorbiaceae, เป็นพืชที่อยู่ในวงศ์ไม้ยางพารา. ลักษณะทั่วไปของสบู่ดำ มีลักษณะเป็นไม้พุ่มยืนสูงประมาณ 2-7 เมตร มีอายุยืน ไม่น้อยกว่า 20 ปี ลำต้นและยอดคล้ายละหุ่ง, ลำต้นเกลี้ยงเกลตาและเนื้อไม้ไม่มีแก่น ทนต่อความแห้งแล้งได้ดี, สามารถเกิดขึ้นได้ในที่ดอนดินลูกรัง, หากปลูกในที่ลุ่มน้ำท่วมขัง ใบจะเหี่ยวและต้นเน่าตาย. ลักษณะของใบและดอก ใบหยักคล้ายใบละหุ่ง มี 4 แฉก และ

ดอกเป็นช่อที่ปลายของยอด. ลักษณะของผลและเมล็ด ผลส่วนใหญ่จะมี 3 พู ซึ่งแต่ละพูหุ้มห่อเมล็ดอยู่, ขนาดของเมล็ดยาวประมาณ 17-19 มิลลิเมตร น้ำหนัก 100 เมล็ด ประมาณ 69.8 กรัม. เมื่อกะเทาะเปลือกนอกสีดำออกจะเห็นเนื้อในสีขาว ลักษณะของต้นสนุ่นดำ แสดงดังรูปที่ 1 (ภาสบุตรและคณะ 2525).



ก. ลักษณะของต้นสนุ่นดำ



ข. ลักษณะของใบสนุ่นดำ



ค. ลักษณะของดอกสนุ่นดำ



ง. ลักษณะของผลสนุ่นดำ

**รูปที่ 1. ลักษณะทั่วไปของต้นสนุ่นดำ.**

ก. ลักษณะของต้นสนุ่นดำ

ข. ลักษณะของใบสนุ่นดำ

ค. ลักษณะของดอกสนุ่นดำ

ง. ลักษณะของผลสนุ่นดำ

สำหรับประโยชน์ของต้นสบู่ดำ ปลูกเพื่อเป็นรั้วธรรมชาติ ตามบ้านเรือน, เพื่อป้องกันการบุกรุกของสัตว์ต่างๆ เนื่องจากสบู่ดำมีสารพิษที่เป็นอันตราย. นอกจากนี้ ต้นสบู่ดำยังถูกนำไปใช้ประโยชน์ในด้านอื่นๆ อีก ดังต่อไปนี้: (ศูนย์ส่งเสริมและพัฒนาอาชีพการเกษตร).

- ต้นของสบู่ดำสามารถนำมาเป็นกระชาย และไม้อัด.
- ใบของสบู่ดำสามารถนำมาทำเป็นปุ๋ยหมักได้.
- น้ำมันสบู่ดำ สามารถใช้เป็นน้ำมันหล่อลื่นและน้ำมันเชื้อเพลิง สำหรับเครื่องยนต์การเกษตรโดยไม่ต้องมีการผสมน้ำมันดีเซล. นอกจากนี้ น้ำมันสบู่ดำยังมีคุณสมบัติคือ ไล่ที่อุณหภูมิต่ำ, แข็งตัวที่อุณหภูมิ -7 องศาเซลเซียส, ซึ่งในฤดูหนาวสามารถใช้ได้ น้ำมันสบู่ดำ แสดงดังรูปที่ 2.
- กากของเมล็ดสบู่ดำที่เหลือจากการสกัดน้ำมัน มีปริมาณไนโตรเจนสูง, ซึ่งเป็นธาตุอาหารที่พืชต้องการ จึงนิยมนำมาทำเป็นปุ๋ยอินทรีย์และเป็นเชื้อเพลิงอีกด้วย.



ก. เมล็ดสบู่ดำ



ข. น้ำมันสบู่ดำ

รูปที่ 2. เมล็ดสบู่ดำและน้ำมันจากเมล็ดสบู่ดำ.

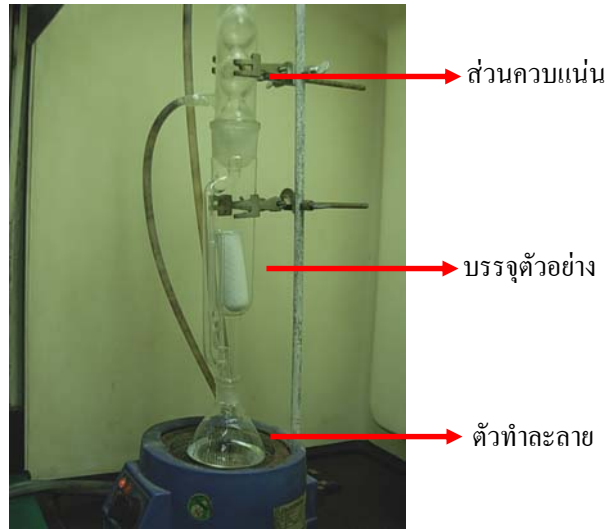
สบู่ดำเป็นพืชจำพวกที่มีพิษทั้งต้น สารเคมีที่พบในต้นสบู่ดำบริเวณใบและเปลือกต้น คือ สารพวกสเตียรอยด์ ซะพอนิน (Steroidal saponin), ส่วนเมล็ดและขางมีโปรตีนที่เป็นพิษ. ดังนั้น ผลและเมล็ดของสบู่ดำจึงเป็นส่วนที่มีสารพิษมากที่สุด, รองลงไปคือ กิ่งและใบ, เมล็ดมีสารกลุ่มฟอรับอลเอสเทอร์ (phorbol esters) (Ashwani Kumar and Satyawati Sharma) เป็นพิษทำให้เมล็ดเลือดแดงแตก ทำให้ท้องเสียอย่างรุนแรง, ถ้าใส่และกระเพาะอาหารอักเสบ, เป็นพิษต่อดับและไต. ผู้ที่สัมผัสกับน้ำมันจากเมล็ดเป็นประจำ จะทำให้เป็นมะเร็งที่ผิวหนัง. นอกจากนี้ ในน้ำมันสบู่ดำมีสาร

พอร์บอลเอสเทอร์เช่นกัน ซึ่งมีฤทธิ์ในการกระตุ้นให้เซลล์ที่มีอินซูลินผิดปกติแบ่งตัวและอาจพัฒนาเป็นเซลล์มะเร็งได้ เพราะฉะนั้นกากของเมล็ดหลังการบีบน้ำมันแล้วไม่เหมาะสำหรับการนำไปเป็นอาหารสัตว์ (เจนวนิชปัญจกุล และคณะ).

### 1.3 วิธีการสกัดน้ำมันสบู่ดำ

จากประโยชน์ที่กล่าวไว้ข้างต้น น้ำมันสบู่ดำจึงเป็นที่สนใจกันอย่างแพร่หลายในการนำมาใช้เป็นพลังงานทดแทน แทนน้ำมันปาล์มหรือน้ำมันพืชชนิดอื่น. เนื่องจากน้ำมันสบู่ดำเป็นน้ำมันที่ไม่สามารถนำไปใช้บริโภคได้ (Non-edible oil), จึงได้มีการศึกษาเกี่ยวกับวิธีการสกัดน้ำมันสบู่ดำ เพื่อให้ได้ปริมาณและคุณภาพของน้ำมันสบู่ดำที่ดี, ซึ่งสามารถสรุปวิธีการสกัดน้ำมันสบู่ดำได้ ดังต่อไปนี้:

1. การสกัดด้วยตัวทำละลาย (Soxhlet extraction) จะได้น้ำมันประมาณ 35 เปอร์เซ็นต์ จากเมล็ดรวมเปลือก (Kandpal and Madan 1995), โดยการนำเมล็ดที่ผ่านการอบแห้งแล้ว บดด้วยเครื่องบดหยาบ. จากนั้น จึงนำเมล็ดสบู่ดำที่ผ่านการบดหยาบไปสกัดด้วยตัวทำละลาย. หลักการของการสกัดด้วยตัวทำละลาย คือ เลือกใช้ตัวทำละลายที่สามารถสกัดน้ำมันออกจากเมล็ดสบู่ดำได้ดีและระเหยได้ง่าย. เมื่อตัวทำละลายระเหยขึ้นไป จะถูกควบแน่นกลายเป็นของเหลวตกไปบนเมล็ดสบู่ดำที่ต้องการสกัด ทำให้ตัวละลายถูกละลายออกมา. นำไประเหยเอาตัวทำละลายออก จะได้เป็นน้ำมันที่ต้องการ. เครื่องมือที่ใช้สกัดด้วยวิธีนี้เรียกว่าเครื่องสกัดแบบซีอ็อกเลต ประกอบด้วย 3 ส่วน คือ ส่วนล่างสุดเป็นภาชนะสำหรับบรรจุตัวทำละลาย, ส่วนกลางเป็นอุปกรณ์ลักษณะพิเศษ ที่ของเหลวสามารถไหลกลับลงสู่ภาชนะส่วนล่างได้ ใช้บรรจุสารที่ต้องการสกัด และส่วนบนสุดคือเครื่องควบแน่น. เมื่อให้ความร้อนแก่ระบบ ตัวทำละลายจะระเหยเป็นไอผ่านท่อแก้วของอุปกรณ์ส่วนกลางไปยังเครื่องควบแน่นและควบแน่นกลับเป็นของเหลวตกลงสู่อุปกรณ์ส่วนกลางสัมผัสกับสารละลายผสมอยู่ชั่วขณะหนึ่ง. เมื่อระดับของตัวทำละลายในอุปกรณ์ส่วนกลางสูงถึงขีดกำหนด ตัวทำละลายจะไหลกลับลงมายังภาชนะส่วนล่าง, พร้อมทั้งละลายสารที่ต้องการสกัดออกมาด้วย. ตัวทำละลายนี้จะระเหยเป็นไอเข้าสู่จรวดตามที่กล่าวข้างต้น แสดงดังรูปที่ 3.



รูปที่ 3. อุปกรณ์สำหรับการสกัดน้ำมันสบู่ดำด้วยตัวทำละลาย (Soxhlet Extraction).

2. การสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบไฮดรอลิก (Hydraulic press) จะได้น้ำมันประมาณ 20-25 เปอร์เซ็นต์ มีน้ำมันตกค้างในกาก 10-15 เปอร์เซ็นต์ (ภาสบุตรและคณะ 2525). ขั้นตอนการสกัดน้ำมันคือ นำผลสบู่ดำที่แก่ (ผลสีเหลืองถึงดำ) มาแกะเอาเปลือกออกด้วยเครื่องแกะทำให้เหลือแต่เมล็ด, บดเมล็ดให้แตกหยาบๆ แล้วนำไปให้ความร้อนด้วยการตากแดดหรือนำเข้าตู้อบ, ก่อนนำเข้าเครื่องสกัด เพื่อให้การสกัดง่ายขึ้น. น้ำมันสบู่ดำที่ได้จากการสกัดจะต้องนำไปกรองสิ่งสกปรกออกหรือทิ้งให้ตกตะกอน ก่อนนำไปใช้งาน. ลักษณะของเครื่องสกัดแบบไฮดรอลิก แสดงดังรูปที่ 4.



รูปที่ 4. เครื่องสกัดน้ำมันสบู่ดำแบบไฮดรอลิก (Hydraulic press).



3. การสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู (Screw press) จะได้น้ำมันประมาณ 25-30 เปอร์เซ็นต์ มีน้ำมันตกค้างในกาก 5-10 เปอร์เซ็นต์. ขั้นตอนการสกัดน้ำมัน คือ นำผลสุบุดำมากะเทาะเปลือก ออกให้เหลือแต่เมล็ด, นำเมล็ดไปอบหรือตากแดด, ก่อนนำมาสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู. จากนั้น กรองตะกอนออก ก่อนนำน้ำมันสุบุดำไปใช้งาน. ลักษณะของเครื่องสกัดแบบสกรู แสดง ดังรูปที่ 5.



รูปที่ 5. เครื่องสกัดน้ำมันสุบุดำแบบสกรู (Screw press).

## 2. วัสดุ อุปกรณ์และวิธีการ

### 2.1 วัสดุและสารเคมี

#### 2.1.1 สารเคมี

1. เมล็ดสบู่ดำ.
2. น้ำมันสบู่ดำ.
  - น้ำมันสบู่ดำ ตัวอย่าง A จากจังหวัดสุพรรณบุรี.
  - น้ำมันสบู่ดำ ตัวอย่าง B จากจังหวัดนครราชสีมา.
3. กากสบู่ดำ.
4. ปีโตรเลียมอีเทอร์ (Petroleum Ether) บริษัท J.T. Beaker จำกัด.
5. เฮกเซน (Hexane) บริษัท J.T. Beaker จำกัด.

#### 2.1.2 อุปกรณ์

1. เครื่องสกัดแบบสกรู (Screw Press) ฝ่ายวิศวกรรม สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย.
2. เครื่องสกัดแบบไฮดรอลิก (Hydraulic Press) ฝ่ายเทคโนโลยีพลังงาน สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย.
3. เครื่องระเหยแบบสูญญากาศ (Rotary Evaporator) รุ่น R205 ยี่ห้อ BÜCHI.
4. เครื่องไทเทรตแบบอัตโนมัติ (Auto-Metric Titrator) รุ่น DL53 บริษัท เมทเลอร์-โทเลโด (ประเทศไทย) จำกัด.
5. เครื่องวิเคราะห์ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน รุ่น 743 Rancimat บริษัท เมทโทรม์สยาม จำกัด.
6. เครื่องวิเคราะห์ปริมาณน้ำ (Karl-Fisher Titrator) รุ่น 831 KF Coulometer บริษัท เมทโทรม์สยาม จำกัด.
7. เครื่องชั่งทศนิยม 4 ตำแหน่ง รุ่น AB204-S บริษัท เมทเลอร์-โทเลโด (ประเทศไทย) จำกัด.
8. ตู้อบ (Oven) รุ่น UNB400 ยี่ห้อ MEMMERT.
9. เดซิเคเตอร์ (Desiccator).
10. บีกเกอร์.
11. ภาชนะพลาสติก.

12. ภาชนะสังกะสี.

## 2.2 วิธีการ

### 2.2.1 การศึกษาผลของปริมาณน้ำมันสบู่อัดที่สกัดด้วยวิธีต่าง ๆ

#### 2.2.1.1 การสกัดน้ำมันสบู่อัดด้วยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย (Soxhlet Extraction)

1. บดเมล็ดสบู่อัดให้ละเอียด ดังรูปที่ 6. จากนั้น ชั่งน้ำหนักเมล็ดสบู่อัด 10 กรัมใส่ลงในทิมเบิล (thimble) สำหรับบรรจุสารตัวอย่าง.



รูปที่ 6. เมล็ดสบู่อัดที่บดละเอียด.

2. เติมปิโตรเลียมอีเทอร์ใส่ลงในขวดก้นกลม ดังรูปที่ 7.



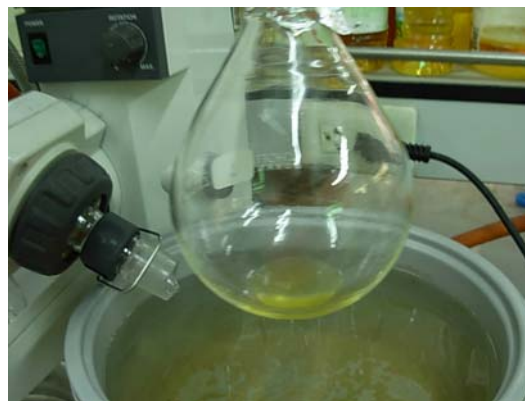
รูปที่ 7. ปิโตรเลียมอีเทอร์ในขวดก้นกลม.

3. ทำการรีฟลักซ์เป็นเวลา 6-8 ชั่วโมง. จากนั้น นำสารละลายผสมไประเหยปิโตรเลียมอีเทอร์ออก ด้วยเครื่องระเหยแบบสุญญากาศ ดังรูปที่ 8.



รูปที่ 8. เครื่องระเหยแบบสุญญากาศ.

4. บันทึกน้ำหนักของน้ำมันสบู่ดำที่สกัดได้ และคำนวณปริมาณน้ำมันสบู่ดำในหน่วยเปอร์เซ็นต์ ดังรูปที่ 9.



รูปที่ 9. น้ำมันสบู่ดำที่สกัดได้.

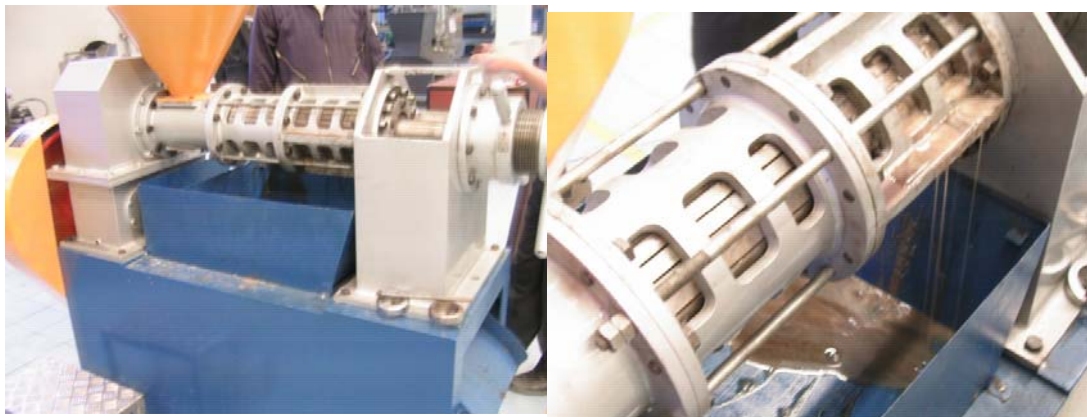
### 2.2.1.2 การสกัดน้ำมันสบูดำด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู

1. ก่อนทำการสกัด ต้องนำเมล็ดสบูดำไปอบให้ความร้อนที่อุณหภูมิ 60-70°C. เพื่อช่วยให้ทำการสกัดได้ง่ายขึ้น ดังรูปที่ 10.



รูปที่ 10. เมล็ดสบูดำที่ผ่านการอบ.

2. นำเมล็ดที่ผ่านการอบให้ความร้อนมาสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู ดังรูปที่ 11.



รูปที่ 11. เครื่องสกัดแบบสกรู.

3. น้ำมันสบู่ดำที่ได้จากการสกัดด้วยวิธีนี้จะต้องนำไปกรอง หรือทิ้งให้ตกตะกอน ก่อนนำไปทำการทดลองต่อไป.

#### 2.2.1.3 การสกัดน้ำมันสบู่ดำด้วยเครื่องสกัดแบบไฮดรอลิก

1. ก่อนทำการสกัด ต้องนำเมล็ดสบู่ดำไปอบให้ความร้อนที่อุณหภูมิ 60-70°C. เพื่อทำการสกัดได้ง่ายขึ้น.

2. นำเมล็ดที่ผ่านการอบให้ความร้อนมาสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบไฮดรอลิก.



รูปที่ 12. เครื่องอัดแบบไฮดรอลิก.

3. นำเมล็ดที่ได้จากการสกัดด้วยไฮดรอลิก มาสกัดซ้ำ แสดงดังรูปที่ 13.



รูปที่ 13. เมล็ดสบู่ดำที่ผ่านการสกัดด้วยไฮดรอลิก 1 ครั้ง.



4. นำน้ำมันที่ได้จากการสกัดด้วยวิธีไฮดรอลิกไปวางทิ้งไว้ เพื่อให้ตกตะกอนก่อน 24 ชั่วโมง, แล้วจึงนำน้ำมันที่ได้ไปกรองละเอียดอีกครั้ง ก่อนที่จะนำไปวัดค่าต่างๆ.



รูปที่ 14. น้ำมันस्पุน้ำที่ได้จากการสกัดด้วยไฮดรอลิก.

## 2.2.2 การศึกษาผลของการเก็บเมล็ดस्पุน้ำ ณ ช่วงระยะเวลาต่าง ๆ

### 2.2.2.1 การทดลองเก็บเมล็ดस्पุน้ำ

1. นำเมล็ดस्पุน้ำมาสกัดน้ำมันस्पุน้ำด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู ตามวิธีการ 2.2.1.2 จากนั้นทำการนำน้ำมันस्पุน้ำออกจากกากตะกอน และทำการวิเคราะห์คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันस्पุน้ำ.

2. ทำการเก็บเมล็ดस्पุน้ำไว้ ณ ช่วงระยะเวลาต่าง ๆ ตั้งแต่ 0, 1, 3, 6, 10, 12, 15, 18 เดือน ตามลำดับ เมื่อครบระยะเวลาตามที่กำหนด ให้นำเมล็ดस्पุน้ำมาบิบน้ำมันस्पุน้ำด้วยเครื่องสกัดแบบสกรูเช่นเดียวกับข้างต้น.

### 2.2.2.2 การเก็บน้ำมันस्पุน้ำที่ได้จากการบิเมล็ดस्पุน้ำ

1. นำน้ำมันस्पุน้ำที่ได้จากการบิเมล็ดस्पุน้ำ ตามหัวข้อ 2.2.2.1 มาเก็บไว้ ณ ช่วงระยะเวลาต่างๆ ตั้งแต่ 0, 1, 3, 6, 9, 12, 15, 18, 21 และ 24 เดือน, ตามลำดับ.

2. ทำการวิเคราะห์คุณสมบัติของน้ำมันสบูดำ จากข้อ 1 เช่น ค่าของกรด, ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105°C. และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110°C. เพื่อศึกษาคุณสมบัติของน้ำมันสบูดำที่เปลี่ยนแปลงไป.

### 2.2.3 การศึกษาผลของการเก็บน้ำมันสบูดำ ณ ช่วงระยะเวลาต่าง ๆ

#### 2.2.3.1 การทดลองเก็บน้ำมันสบูดำ ณ ช่วงระยะเวลาต่าง ๆ

1. ทำการทดลองโดยการเก็บน้ำมันสบูดำตัวอย่าง A และตัวอย่าง B ไว้ในภาชนะพลาสติกและภาชนะสังกะสี. จากนั้น ทำการวิเคราะห์คุณสมบัติทางเคมีและทางฟิสิกส์ของน้ำมันสบูดำเริ่มต้น.

2. ศึกษาคุณสมบัติของน้ำมันสบูดำที่เปลี่ยนแปลง ณ ช่วงระยะเวลาต่างๆ ตั้งแต่ 1, 3, 6, 9, 12, 15, 18, 21 และ 24 เดือน, ตามลำดับ.

3. เมื่อครบระยะเวลาตามที่กำหนด ทำการวิเคราะห์คุณสมบัติของน้ำมันสบูดำ เช่น ค่าของกรด, ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105°C. และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110°C.

## 2.3 การวิเคราะห์คุณสมบัติของน้ำมันสบูดำ

### 2.3.1 การวิเคราะห์ค่าของกรด

#### 2.3.1.1 อุปกรณ์และสารเคมี

1. ขวดรูปชมพู่ ขนาด 250 หรือ 300 มิลลิลิตร.
2. สารละลายโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ (Potassium hydroxide, KOH) ความเข้มข้น 0. นอร์แมล.
3. สารละลายผสมระหว่างไอโซโพรพานอล (Isopropanol) และโทลูอีน (Toluene) อัตราส่วน 1 ต่อ 1 โดยปริมาตร.
4. ฟีนอล์ฟทาลิน 1.0 เปอร์เซ็นต์ ในสารละลายไอโซโพรพานอล.

#### 2.3.1.2 วิธีการทดลอง

1. ชั่งน้ำหนักสารตัวอย่างลงในขวดรูปชมพู่ แสดงดังตารางที่ 1.



ตารางที่ 1. น้ำหนักของสารตัวอย่างที่ใช้สำหรับการวิเคราะห์ค่าของกรด

ค่าของกรด	น้ำหนักของตัวอย่าง (กรัม)	ค่าความแม่นยำ
0-1	20	0.05
1-4	10	0.02
4-15	2.5	0.01
15-75	0.5	0.001
มากกว่า 75	0.1	0.0002

2. เติมสารละลายผสมระหว่างไอโซโพรพานอลและโทลูอิน ปริมาตร 125 มิลลิลิตร, จากนั้นเติมฟีนอล์ฟทาไลน์ ปริมาตร 1-2 มิลลิลิตร, เขย่าผสมให้เข้ากัน.

3. นำไปไทเทรตด้วย สารละลายโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ ความเข้มข้น 0.1 นอร์แมล จนสารละลายเปลี่ยนเป็นสีชมพู คงตัวนาน 30 วินาที, บันทึกปริมาตรสารละลายโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ที่ใช้.

2.3.1.3 การคำนวณ

$$\text{ค่าของกรด} = \frac{(A-B) \times N \times 56.1}{W}$$

(มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัมตัวอย่าง)

A = สารละลายโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ที่ใช้ในการไทเทรต, มิลลิลิตร.

B = สารละลายโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ที่ใช้ในการไทเทรต Blank, มิลลิลิตร.

N = ความเข้มข้นของสารละลายโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์, นอร์แมล.

W = น้ำหนักของสารตัวอย่าง, กรัม.

2.3.1.4 การทดลองด้วยเครื่องไทเทรตแบบอัตโนมัติ (Automation Titrator)

1. ชั่งน้ำหนักตัวอย่างน้ำมัน ลงในบีกเกอร์ ตามตารางที่ 1.
2. เติมสารละลายผสมระหว่างไอโซโพรพานอล และโทลูอิน ปริมาตร 125 มิลลิลิตร.
3. นำไปไทเทรตด้วยเครื่องไทเทรตแบบอัตโนมัติ แสดงดังรูปที่ 15 พร้อมบันทึกผลการทดลอง.



รูปที่ 15. เครื่องไทเทรตแบบอัตโนมัติ (Automation Titrator).

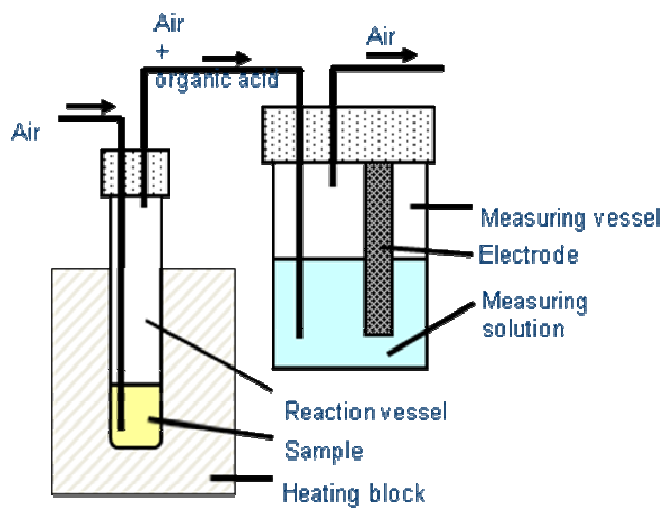
### 2.3.2 การวิเคราะห์ค่าความเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน

#### 2.3.2.1 อุปกรณ์และสารเคมี

1. เครื่องวิเคราะห์ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน รุ่น 743 Rancimat บริษัท เมทโทรัมสยาม จำกัด.
2. เครื่องชั่งทศนิยม 4 ตำแหน่ง รุ่น AB204-S บริษัท เมทเลอร์-โทเลโด (ประเทศไทย) จำกัด.

#### 2.3.2.2 วิธีการทดลอง

1. ชั่งตัวอย่างน้ำมัน 3.00 กรัม ลงในหลอดทดลอง.
2. ทำการวิเคราะห์ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันของตัวอย่างน้ำมัน ด้วยเครื่อง 743 Rancimat ที่อุณหภูมิ 110°C. แสดงดังรูปที่ 16 พร้อมบันทึกผลการทดลอง.



รูปที่ 16. เครื่องวิเคราะห์ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน รุ่น 743 Rancimat.

### 2.3.3 การวิเคราะห์ค่าปริมาณน้ำ

#### 2.3.3.1 อุปกรณ์และสารเคมี

1. เครื่องวิเคราะห์ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titrator) รุ่น 831 KF Coulometer บริษัท เมทโทรมสยาม จำกัด.
2. เครื่องชั่งตวงวัด 4 ตำแหน่ง รุ่น AB204-S บริษัท เมทเลอร์-โตเลโด (ประเทศไทย) จำกัด.
3. กระบอกฉีดยาพลาสติก (Syringe) ขนาด 5 มิลลิลิตร.

### 2.3.3.2 วิธีทดลอง

1. เปิดเครื่องวิเคราะห์ปริมาณน้ำ และเครื่องกวน แสดงดังรูปที่ 17.
2. สังเกตไฟที่ตำแหน่ง COND. บริเวณหน้าจอของเครื่องจะแสดงข้อความว่า Drift จากนั้นเครื่องจะทำการกวนสารละลาย ตามเวลาที่กำหนด.
3. รอจนกระทั่งไฟที่ตำแหน่ง COND. หยุดกระพริบ หรือหน้าจอของเครื่องจะแสดงข้อความว่า drift OK.
4. ใช้กระบอกฉีดยาพลาสติกดูดสารตัวอย่าง ปริมาตร 0.5 มิลลิลิตร ไล่ฟองอากาศออกให้หมด.
5. กดปุ่ม start พร้อมฉีดสารตัวอย่าง และพิมพ์น้ำหนักสารตัวอย่าง จากนั้น กดปุ่ม enter.
6. เครื่องจะทำการวิเคราะห์ปริมาณน้ำ ผลการวิเคราะห์ปริมาณน้ำแสดงในหน่วยเปอร์เซ็นต์.



รูปที่ 17. เครื่องวิเคราะห์ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titrator).

### 2.3.4 การวิเคราะห์ค่าปริมาณน้ำและสิ่งระเหย

#### 2.3.4.1 อุปกรณ์และสารเคมี

1. ตู้อบความร้อน รุ่น UNB400 ยี่ห้อ MEMMERT.
2. เครื่องชั่งทศนิยม 4 ตำแหน่ง รุ่น AB204-S บริษัท เมทเลอร์-โทเลโด (ประเทศไทย) จำกัด.
3. บีกเกอร์.
4. เดซิเคเตอร์ (Desiccator).

#### 2.3.4.2 วิธีการทดลอง

1. ชั่งน้ำหนักบีกเกอร์ ด้วยเครื่องชั่งทศนิยม 4 ตำแหน่ง พร้อมบันทึกค่า.
2. ชั่งน้ำหนักสารตัวอย่างประมาณ 10.00 กรัมด้วยเครื่องชั่งทศนิยม 4 ตำแหน่ง ลงในบีกเกอร์ ข้อ 1.
3. นำบีกเกอร์ในข้อ 2 ไปอบที่อุณหภูมิ  $105 \pm 1^{\circ}\text{C}$ . เป็นเวลา 1 ชั่วโมง จากนั้นทิ้งไว้ในเย็นในเดซิเคเตอร์ แสดงดังรูปที่ 18 และชั่งน้ำหนัก พร้อมบันทึกค่า.
4. นำไปอบซ้ำอีกครั้งละ 30 นาที จนกระทั่งได้น้ำหนักคงที่ หรือมีค่าแตกต่างกันไม่เกิน 0.001 กรัม.



รูปที่ 18. ตู้อบความร้อนและตัวอย่างการเก็บตัวอย่างน้ำมันในเดซิเคเตอร์.

#### 2.3.4.3 วิธีคำนวณ

$$\text{ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย} = \frac{B \times 100}{A}$$

(ร้อยละโดยน้ำหนัก)

A = น้ำหนักของสารตัวอย่าง, กรัม.

B = น้ำหนักของสารตัวอย่างที่หายไป, กรัม.

## 2.3.5 การวิเคราะห์ค่าไอโอดีน

### 2.3.5.1 อุปกรณ์และสารเคมี

1. เครื่องชั่งทศนิยม 4 ตำแหน่ง รุ่น AB204-S บริษัท เมทเลอร์-โทเลโด (ประเทศไทย) จำกัด.
2. ตู้อบความร้อน รุ่น UNB400 ยี่ห้อ MEMMERT.
3. ขวดรูปชมพู่ พร้อมฝาปิด ขนาด 500 มิลลิลิตร.
4. บีกเกอร์.
5. ปิเปตต์.
6. สารละลายวิจิส (Wijs solution).
7. สารละลายโพแทสเซียมไอโอไดด์ (Potassium iodide) ความเข้มข้น 15 เปอร์เซ็นต์.
8. สารละลายผสมระหว่างสารละลายไซโคลเฮกเซน (Cyclohexane) และสารละลายกรดแอซีติก (Glacial acetic acid) อัตราส่วน 1 ต่อ 1 โดยปริมาตร.
9. น้ำแป้ง.
10. สารละลายโซเดียมไทโอซัลเฟต (Sodium thiosulfate) ความเข้มข้น 0.1 นอร์แมล.

### 2.3.5.2 วิธีการทดลอง

1. ชั่งน้ำหนักสารตัวอย่าง ลงในขวดรูปชมพู่ น้ำหนักของสารตัวอย่างแสดงดังตารางที่ 2.
2. เติมสารละลายผสมระหว่างสารละลายไซโคลเฮกเซนและสารละลายกรดแอซีติก ปริมาตร 15 มิลลิลิตร พร้อมกวนให้เข้ากัน.
3. เติมสารละลายวิจิส ปริมาตร 25 มิลลิลิตร พร้อมกวนให้เข้ากัน. จากนั้น ปิดฝาและเก็บตัวอย่างไว้ในมืดเป็นเวลา 1 ชั่วโมง.
4. เมื่อครบเวลาตามกำหนด เติมสารละลายโพแทสเซียมไอโอไดด์ ปริมาตร 20 มิลลิลิตร และเติมน้ำกลั่น ปริมาตร 100 มิลลิลิตร.
5. นำไปไทเทรตด้วยสารละลายโซเดียมไทโอซัลเฟต ความเข้มข้น 0.1 นอร์แมล จนสารละลายสีเหลืองหายไป. จากนั้น เติมสารละลายน้ำแป้ง ปริมาตร 1-2 มิลลิลิตร และทำการไทเทรตต่อ จนสารละลายสีน้ำเงินหายไป บันทึกปริมาตรของสารละลายโซเดียมไทโอซัลเฟตที่ใช้.

### 2.3.5.3 การคำนวณ

$$\begin{array}{l} \text{ค่าไอโอดีน} \\ \text{(กรัมไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง)} \end{array} = \frac{(B-S) \times N \times 12.69}{\text{Mass, g of sample}}$$

S = สารละลายโซเดียมไทโอซัลเฟตที่ใช้ในการไทเทรต, มิลลิลิตร.

B = สารละลายโซเดียมไทโอซัลเฟตที่ใช้ในการไทเทรต Blank, มิลลิลิตร.

N = ความเข้มข้นของสารละลายโซเดียมไทโอซัลเฟต, นอร์มัล.

### ตารางที่ 2. น้ำหนักของสารตัวอย่างที่ใช้สำหรับการวิเคราะห์ค่าไอโอดีน.

ค่าไอโอดีน	น้ำหนักของตัวอย่าง, $\pm 0.001$ (กรัม)
<5	3.000
5-20	1.000
21-50	0.400
51-100	0.200
101-150	0.130
151-200	0.100

### 3. ผลการทดลองและวิจารณ์

#### 3.1 ผลของการสกัดน้ำมันสบู่ดำจากเมล็ดสบู่ดำ

##### 3.1.1 การสกัดน้ำมันสบู่ดำ ด้วยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย (Soxhlet Extraction)

จากการศึกษาข้อมูลเกี่ยวกับวิธีการสกัดน้ำมันสบู่ดำ พบว่า สามารถทำการสกัดได้หลายวิธี เช่น การสกัดด้วยตัวทำละลาย, การสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบไฮดรอลิก หรือการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู, ซึ่งแต่ละวิธีมีการเตรียมตัวอย่างและอุปกรณ์แตกต่างกัน, จะส่งผลต่อปริมาณน้ำมันสบู่ดำที่สกัดได้. สำหรับวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลายหรือแบบซ็อกโกแลตนั้น จะทำให้ได้ปริมาณน้ำมันมากกว่าการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบไฮดรอลิกและแบบสกรู แต่ใช้เวลาของการสกัดมากกว่า. การทดลองในแต่ละครั้ง สามารถทำได้ในปริมาณที่จำกัด ขึ้นกับอุปกรณ์ที่นำมาใช้.

สำหรับผลการทดลองการสกัดน้ำมันสบู่ดำด้วยตัวทำละลาย พบว่า ปริมาณน้ำมันสบู่ดำ และเวลาที่ใช้ในการสกัดด้วยวิธีนี้ มีค่าสูงถึง 35.17 เปอร์เซ็นต์ และใช้เวลา 6 ชั่วโมง ข้อมูลแสดงดังตารางที่ 3, 4 และตัวอย่างของน้ำมันสบู่ดำจากการสกัดด้วยตัวทำละลาย แสดงดังรูปที่ 19.

ตารางที่ 3. ผลการสกัดน้ำมันสบู่ดำด้วยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย

ครั้งที่	ตัวอย่าง	น้ำหนักของตัวอย่าง (กรัม)	น้ำหนักของน้ำมันสบู่ดำ (กรัม)	เปอร์เซ็นต์ ของน้ำมันสบู่ดำ
1.	เมล็ดสบู่ดำ	10.01	3.45	34.50
2.	เมล็ดสบู่ดำ	10.01	3.70	37.00
3.	เมล็ดสบู่ดำ	10.01	3.40	34.00
			เฉลี่ย	35.17



รูปที่ 19. น้ำมันสบู่ดำที่ได้จากการสกัดน้ำมันสบู่ดำด้วยตัวทำละลาย.



ตารางที่ 4. ปริมาณน้ำมันสนุดำ, ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิ 110°ซ., ปริมาณน้ำ และระยะเวลาในการสกัดด้วยตัวทำละลาย

ครั้งที่	ตัวอย่าง	เวลาที่ใช้ในการสกัด (ชั่วโมง)	น้ำหนักของผสนุดำ (กรัม)	น้ำหนักของน้ำมันสนุดำ (กรัม)	เปอร์เซ็นต์ของน้ำมันสนุดำ	ค่ากรด	ปริมาณน้ำ	เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110°ซ.
1.	เมล็ดสนุดำ	2	100	24.8	24.80	31.13	0.07	3.25
1.1	เมล็ดสนุดำ		100	25.2	25.20	31.30	0.07	3.40
1.2	เมล็ดสนุดำ		100	25.1	25.10	31.29	0.07	3.33
	<b>เฉลี่ย</b>			<b>25.03</b>	<b>25.03</b>	<b>31.24</b>	<b>0.07</b>	<b>3.327</b>
2	เมล็ดสนุดำ	4	100	29.08	29.08	31.25	0.07	2.25
2.1	เมล็ดสนุดำ		100	30.01	30.01	31.32	0.07	2.35
2.2	เมล็ดสนุดำ		100	29.75	29.75	31.33	0.07	2.45
	<b>เฉลี่ย</b>			<b>29.613</b>	<b>29.613</b>	<b>31.30</b>	<b>0.07</b>	<b>2.35</b>
3.	เมล็ดสนุดำ	6	100	35.20	35.20	31.39	0.07	1.24
3.1	เมล็ดสนุดำ		100	36.10	36.10	31.25	0.07	1.27
3.2	เมล็ดสนุดำ		100	37.11	37.11	31.35	0.07	1.26
	<b>เฉลี่ย</b>			<b>36.14</b>	<b>36.14</b>	<b>31.33</b>	<b>0.07</b>	<b>1.26</b>
4.	เมล็ดสนุดำ	8	100	35.7	35.7	31.41	0.07	0.65
4.1	เมล็ดสนุดำ		100	36.2	36.2	31.35	0.07	0.69
4.2	เมล็ดสนุดำ		100	36.6	36.6	31.42	0.07	0.70
	<b>เฉลี่ย</b>			<b>36.17</b>	<b>36.17</b>	<b>31.39</b>	<b>0.07</b>	<b>0.68</b>

จากตารางที่ 4 พบว่า การสกัดด้วยตัวทำละลายนั้นเป็นวิธีการสกัดที่มีข้อเสีย คือ ทำให้น้ำมันสบู่ดำที่ได้จากการสกัดมีค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110°C. ต่ำ. วิธีนี้ไม่เหมาะสำหรับการสกัดน้ำมันสบู่ดำ แต่ถ้าจะนำวิธีนี้ไปใช้สกัด จะต้องเลือกเวลาที่ใช้ในการสกัดที่ 6 ชั่วโมง เนื่องจากได้ปริมาณน้ำมันสบู่ดำสูงที่สุด.

ตารางที่ 5. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่ดำ จากการสกัดโดยวิธีด้วยตัวทำละลาย (Soxhlet Extraction) ที่ใช้เวลาในการสกัด 6 ชั่วโมง

คุณสมบัติน้ำมันสบู่ดำที่ใช้เวลาในการสกัด 6 ชั่วโมง		ค่าที่วัดได้
ด้วยตัวทำละลาย (Soxhlet Extraction)		
1	ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25°C.	0.917
2	ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25°C.	เซนติสโตกส์
3	ค่าของกรด	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม
4	กรดไขมันอิสระ	เปอร์เซ็นต์
5	ค่าแซฟอนนิไฟเคชัน	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม
6	ค่าไอโอดีน	ตัวอย่าง กรัมไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง
7	ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25°C.	1.466
8	ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	เปอร์เซ็นต์
9	ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105°C.	เปอร์เซ็นต์
10	สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)	Y=37.0, R=4.2
11	เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110°C.	ชั่วโมง

ตารางที่ 5. (ต่อ)

น้ำมันสบู่ดำที่ใช้เวลาในการสกัด 6 ชั่วโมง ด้วยตัวทำละลาย (Soxhlet Extraction)		ค่าที่วัดได้ (เปอร์เซ็นต์)
12	องค์ประกอบของกรดไขมัน	
	กรดปาล์มมิติก (C16:0)	13.80
	กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.66
	กรดสเตเดอคาโนอิก (C17:0)	0.13
	กรดสตีริก (C18:0)	6.19
	กรดโอเลอิก (C18:1)	45.26
	กรดลิโนเลอิก (C18:2)	32.84
	กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.23
	กรดอะราซิก (C20:0)	0.22
	อื่น ๆ	0.67

3.1.2 การสกัดน้ำมันสบู่ดำด้วยวิธีการสกัดด้วยเครื่องไฮดรอลิก (Hydraulic press)

การสกัดน้ำมันจากเมล็ดสบู่ดำด้วยเครื่องไฮดรอลิก เป็นวิธีได้น้ำมันจากเมล็ดสบู่ดำน้อยที่สุด และใช้เวลาในการสกัดน้ำมันจากเมล็ดสบู่ดำรองจากวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย. ผลการทดลองการสกัดน้ำมันสบู่ดำจากเมล็ดสบู่ดำด้วยเครื่องสกัดแบบไฮดรอลิก ดังตารางที่ 6 และลักษณะของน้ำมันสบู่ดำและกากสบู่ดำ แสดงดังรูปที่ 20.

ตารางที่ 6. ผลการสกัดน้ำมันสบู่ดำจากเมล็ดสบู่ดำด้วยเครื่องสกัดแบบไฮดรอลิก

ครั้งที่	ตัวอย่าง	น้ำหนักของตัวอย่าง (กรัม)	น้ำหนักของน้ำมันสบู่ดำ (กรัม)	เปอร์เซ็นต์ ของน้ำมันสบู่ดำ
1	เมล็ดสบู่ดำ	100.00	21.00	21.00
2	เมล็ดสบู่ดำ	100.00	22.50	22.50
3	เมล็ดสบู่ดำ	100.00	21.50	21.50
			เฉลี่ย	21.67



ก. น้ำมันสบูดำจากเครื่องสกัดด้วยไฮดรอลิก

ข. กากสบูดำจากการสกัดด้วยเครื่องไฮดรอลิก

รูปที่ 20. น้ำมันสบูดำและกากสบูดำที่ได้จากการสกัดด้วยเครื่องไฮดรอลิก.

จากตารางที่ 6 พบว่า ปริมาณน้ำมันสบูดำที่สกัดโดยเครื่องไฮดรอลิกนั้น จะได้ปริมาณน้ำมันสบูดำเพียงร้อยละ 21.67, ซึ่งได้ปริมาณน้ำมันน้อยกว่าการสกัดด้วยตัวทำละลาย. ดังนั้น จึงตั้งสมมุติฐานว่า ในกากของสบูดำนั้น ยังมีน้ำมันหลงเหลืออยู่. จึงได้นำกากน้ำมันสบูดำไปสกัดด้วยตัวทำละลายอีก พบว่า มีปริมาณน้ำมันสบูดำเหลืออยู่ในกากอีกร้อยละ 10.63, ดังตารางที่ 7 และรูปที่ 21.

ตารางที่ 7. ผลการสกัดน้ำมันจากกากสบูดำ ที่ผ่านการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบไฮดรอลิก ด้วยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย

ครั้งที่	ตัวอย่าง	น้ำหนักของตัวอย่าง (กรัม)	น้ำหนักของน้ำมันสบูดำ (กรัม)	เปอร์เซ็นต์ ของน้ำมันสบูดำ
1	กากสบูดำ	10.00	1.05	10.50
2	กากสบูดำ	10.01	1.05	10.50
3	กากสบูดำ	10.00	1.09	10.90
			<b>เฉลี่ย</b>	<b>10.63</b>



รูปที่ 21. น้ำมันสปูดำจากกากสปูดำที่ได้จากการสกัดด้วยเครื่องไฮดรอลิก ด้วยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย.

ตารางที่ 8. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสปูดำ จากการสกัดโดยวิธีไฮดรอลิก

คุณสมบัติน้ำมันสปูดำที่สกัดด้วยวิธีไฮดรอลิก		ค่าที่วัดได้ (เปอร์เซ็นต์)
1	ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.914
2	ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	เซนติสโตกส์
3	ค่าของกรด	มก.โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม
4	กรดไขมันอิสระ	เปอร์เซ็นต์
5	ค่าแซฟอนนิฟิเคชัน	มก.โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัมตัวอย่าง
6	ค่าไอโอดีน	กรัมไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง
7	ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	1.467
8	ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	เปอร์เซ็นต์
9	ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	เปอร์เซ็นต์
10	สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)	Y=12.0, R=2.0
11	เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ชั่วโมง

ตารางที่ 8. (ต่อ)

คุณสมบัติน้ำมันสมุนไพรที่สกัดด้วยวิธี ไฮดรอลิก		ค่าที่วัดได้ (เปอร์เซ็นต์)
12	องค์ประกอบของกรดไขมัน	
	กรดปาล์มมิติก (C16:0)	13.85
	กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.67
	กรดเฮปตะเดคาโนอิก (C17:0)	0.12
	กรดสเตียริก (C18:0)	5.98
	กรดโอเลอิก (C18:1)	45.15
	กรดลิโนเลอิก (C18:2)	33.28
	กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.18
	กรดอะราซิก (C20:0)	0.19
	อื่น ๆ	0.58

3.1.3 การสกัดน้ำมันสมุนไพรด้วยวิธีการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู (Screw Press Extraction)

การสกัดน้ำมันด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู เป็นวิธีที่สะดวกและรวดเร็วที่สุด และสามารถทำการสกัดน้ำมันสมุนไพรได้ครั้งละปริมาณมากตามความต้องการของผู้ผลิต ผลการทดลองการสกัดน้ำมันสมุนไพรด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู แสดงดังตารางที่ 9 และลักษณะของน้ำมันสมุนไพรและกากสมุนไพร แสดงดังรูปที่ 22.

ตารางที่ 9. ผลการสกัดน้ำมันสมุนไพรด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู

ครั้งที่	ตัวอย่าง	น้ำหนักของตัวอย่าง (กรัม)	น้ำหนักของน้ำมันสมุนไพร (กรัม)	เปอร์เซ็นต์ ของน้ำมันสมุนไพร
1	เมล็ดสมุนไพร	100.00	29.00	29.00
2	เมล็ดสมุนไพร	100.00	28.50	28.50
3	เมล็ดสมุนไพร	100.00	28.00	28.00
			เฉลี่ย	28.5



- ก. น้ำมันสบู่ดำจากเครื่องสกัดแบบสกรู ข. กากสบู่ดำจากการสกัดน้ำมันสบู่ดำด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู

**รูปที่ 22. น้ำมันสบู่ดำและกากสบู่ดำที่ได้จากการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู.**

จากตารางที่ 9 ปริมาณน้ำมันสบู่ดำที่สกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู คิดเป็น 28.50 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งน้อยกว่าการสกัดด้วยทำละลาย, แต่มากกว่าการสกัดด้วยเครื่องไฮดรอลิก. จึงทำการทดลองเพิ่มเติม โดยนำกากสบู่ดำที่ผ่านการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู ไปทำการสกัดน้ำมันสบู่ดำด้วยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลายอีกครั้ง, เพื่อต้องการหาปริมาณน้ำมันสบู่ดำที่ยังคงตกค้างอยู่ในกากสบู่ดำ. ผลการทดลองแสดงดังตารางที่ 10 และลักษณะของน้ำมันสบู่ดำที่สกัดได้จากกากสบู่ดำแสดงดังรูปที่ 23.

จากผลการทดลอง พบว่า มีปริมาณน้ำมันสบู่ดำที่ตกค้างอยู่ในกากสบู่ดำ คิดเป็น 7.33 เปอร์เซ็นต์. เมื่อนำมารวมกับปริมาณน้ำมันสบู่ดำที่สกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรูแล้ว คิดเป็นปริมาณน้ำมันสบู่ดำสุทธิ 35.83 เปอร์เซ็นต์. แสดงว่า การสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรูนั้น ต้องมีการทดลองหาสภาวะที่เหมาะสมสำหรับการสกัด, เพื่อให้ได้ปริมาณน้ำมันสบู่ดำมากที่สุดและสูญเสียปริมาณน้ำมันสบู่ดำน้อยที่สุด.

ตารางที่ 10. ผลการสกัดน้ำมันจากกากสบู่ดำ ที่ผ่านการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู ด้วยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย

ครั้งที่	ตัวอย่าง	น้ำหนักของตัวอย่าง (กรัม)	น้ำหนักของน้ำมันสบู่ดำ (กรัม)	เปอร์เซ็นต์ ของน้ำมันสบู่ดำ
1	กากสบู่ดำ	10.04	0.75	7.5
2	กากสบู่ดำ	10.01	0.75	7.5
3	กากสบู่ดำ	10.00	0.70	7.0
			เฉลี่ย	7.33



รูปที่ 23. น้ำมันสบู่ดำจากกากสบู่ดำที่ได้จากการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู นำมาสกัดด้วยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย.



ตารางที่ 11. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่ดำ จากการสกัดน้ำมันจากเมล็ดสบู่ดำ โดย  
การสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู

	คุณสมบัติน้ำมันสบู่ดำที่สกัดด้วยวิธีสกรู	ค่าที่วัดได้
1	ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.91
2	ความหนืด ที่อุณหภูมิ 2 <sup>o</sup> ซ.5	เซนติสโตกส์
3	ค่าของกรด	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม
4	กรดไขมันอิสระ	เปอร์เซ็นต์
5	ค่าแซฟอนนิไฟเคชัน	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัมตัวอย่าง
6	ค่าไอโอดีน	กรัมไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง
7	ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	1.47
8	ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	เปอร์เซ็นต์
9	ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	เปอร์เซ็นต์
10	สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)	Y=39.0, R=3.4
11	เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ชั่วโมง
12	องค์ประกอบของกรดไขมัน	
	กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.20
	กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60
	กรดเฮปตะเดคาโนอิก (C17:0)	0.10
	กรดสเตียริก (C18:0)	6.40
	กรดโอเลอิก (C18:1)	47.50
	กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.50
	กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20
	กรดอะราซิก (C20:0)	0.20
	อื่น ๆ	0.30

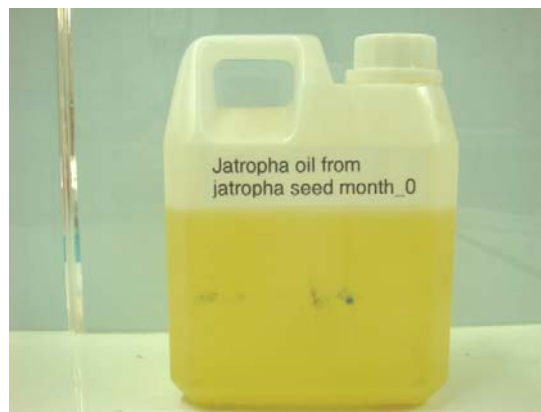
### 3.2 ผลของการเก็บเมล็ดสบู่ดำและน้ำมันสบู่ดำ ณ ช่วงระยะเวลาต่าง ๆ

#### 3.2.1 การเก็บเมล็ดสบู่ดำ และน้ำมันสบู่ดำ ณ ช่วงระยะเวลาต่าง ๆ

นำเมล็ดสบู่ดำที่ทำการเก็บเมล็ดไว้เป็นช่วงระยะเวลาตั้งแต่ เดือนที่ 0, 1, 3, 6, 10, 12, 15, และ 18, มาทำการสกัดน้ำมันสบู่ดำด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู ตามวิธีข้อ 2.2.1.2. จากนั้น ทำการวิเคราะห์คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่ดำ แต่ละช่วงระยะเวลาต่างๆ เริ่มตั้งแต่ เดือนที่ 0, 1, 3, 6, 10, 12, 15, 18, 21, และ 24, ตามลำดับ. ผลการวิเคราะห์แสดงดังตารางที่ 12 – 19.

นอกจากนั้น ทำการศึกษาคุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่ดำที่ซื้อมาจากจังหวัดสุพรรณบุรี (ตัวอย่าง A) และจังหวัดนครราชสีมา (ตัวอย่าง B), แสดงดังตารางที่ 20.

ทำการเก็บน้ำมันสบู่ดำที่ซื้อมาจากจังหวัดสุพรรณบุรี (ตัวอย่าง A) และจังหวัดนครราชสีมา (ตัวอย่าง B) แต่ละช่วงระยะเวลาต่างๆ ในภาชนะพลาสติกและสังกะสี, ซึ่งผลการวิเคราะห์ค่าของกรด, ปริมาณน้ำ และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน, ดังตารางที่ 21 และ 22.



รูปที่ 24. น้ำมันสบู่ดำจากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 0.

ผลการวิเคราะห์คุณสมบัติของน้ำมันสบูดำที่ทำการเก็บเมล็ดไว้เป็นช่วงระยะเวลาเดือนที่ 0-18 พบว่า มีองค์ประกอบหลักของกรดไขมันประกอบด้วย กรดปาล์มมิก (C16:0) 14.20-14.40 เปอร์เซ็นต์, กรดสเตียริก (C18:0) 6.50-6.60 เปอร์เซ็นต์, กรดโอเลอิก (C18:1) 46.0-46.30 เปอร์เซ็นต์ และกรดลิโนเลอิก (C18:2) 30.50-30.81 เปอร์เซ็นต์, ตามลำดับ. แสดงให้เห็นว่า น้ำมันสบูดำมีปริมาณของกรดไขมันชนิดไม่อิ่มตัวมากกว่า 98 เปอร์เซ็นต์, ทำให้ง่ายต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน เมื่อสัมผัสกับแสงแดด, ออกซิเจน หรือความร้อน. จึงได้ทำการศึกษาค่าเสถียรภาพของการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันของน้ำมันสบูดำ พบว่า มีค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันประมาณ 13.90 ชั่วโมง ณ เดือนที่ 0 และเมื่อเวลาผ่านไปจนถึง เดือนที่ 18 ค่าเสถียรภาพของการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันของน้ำมันสบูดำลดลงเหลือ 8.75 ชั่วโมง. เมื่อเปรียบเทียบค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันของน้ำมันปาล์มดิบ พบว่า มีค่าต่ำกว่าถึง 2 เท่า เนื่องจากน้ำมันปาล์มดิบมีองค์ประกอบของกรดไขมันส่วนใหญ่เป็นกรดไขมันชนิดอิ่มตัว และมีวิตามินอีซึ่งเป็นสารต้านอนุมูลอิสระ ช่วยยับยั้งการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน. นอกจากนี้ เมื่อระยะเวลาเพิ่มขึ้น ค่าปริมาณน้ำและค่าของกรดเพิ่มขึ้น, แต่ค่าปริมาณน้ำเพิ่มขึ้นเพียงเล็กน้อย คือ เพิ่มขึ้นจาก 0.07 % เป็น 0.08 %. เนื่องจากน้ำมันสบูดำได้รับความชื้นจากบริเวณอากาศที่อยู่เหนือผิวน้ำมัน และปริมาณกรดที่เพิ่มขึ้นเป็นผลมาจากปริมาณกรดไขมันอิสระในน้ำมันสบูดำ. นอกจากนี้ ยังแสดงถึงการเสื่อมสภาพของน้ำมันเนื่องจากเกิดปฏิกิริยาไฮโดรไลติกจากปริมาณน้ำที่ปนอยู่ในน้ำมันและผลของสถานะในการจัดเก็บ.

นอกจากนี้ ค่าไอโอดีน สามารถบ่งชี้ถึงปริมาณของพันธะคู่หรือกรดไขมันชนิดไม่อิ่มตัวของน้ำมัน ได้อีกด้วย. ถ้าน้ำมันมีค่าไอโอดีนสูง สามารถชี้ให้เห็นว่า มีปริมาณพันธะคู่หรือกรดไขมันชนิดไม่อิ่มตัวสูง. สำหรับน้ำมันสบูดำมีค่าไอโอดีนสูง กล่าวคือ มีค่าไอโอดีนมากกว่า 90 กรัม ไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง แสดงว่า มีปริมาณพันธะคู่หรือมีปริมาณกรดไขมันชนิดไม่อิ่มตัวสูง และแสดงถึงการเกิดปฏิกิริยาพอลิเมอร์เซชันได้มากและเร็วกว่าน้ำมันพืชที่มีค่าไอโอดีนต่ำกว่า. เมื่อเปรียบเทียบกับน้ำมันปาล์มดิบ ซึ่งมีค่าไอโอดีน ประมาณ 50-60 และมีปริมาณกรดไขมันชนิดไม่อิ่มตัวต่ำ.

ตารางที่ 12. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบูดำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บเมล็ดสบูดำเป็นระยะเวลา 0 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู

คุณสมบัติ	น้ำมันสบูดำ จากเมล็ดสบูดำ เดือนที่ 0 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา	เดือนที่				
		0	1	3	6	9
1. ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.		0.91	0.91	0.91	0.91	0.91
2. ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	เซนติสโตกส์	50.40	50.45	50.51	50.63	50.68
3. ค่าของกรด	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	1.31	1.32	1.38	1.40	1.42
4. กรดไขมันอิสระ	เปอร์เซ็นต์	0.67	0.66	0.69	0.7	0.72
5. ค่าแซฟอนนิฟิเคชัน	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	193.08	193.12	193.18	193.23	193.42
	ตัวอย่าง					
6. ค่าไอโอดีน	กรัม ไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง	93.46	93.51	93.53	93.56	93.59
7. ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.		1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8. ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07
9. ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07
10. สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)		Y=39, R=3.4	Y=17, R=2.4	Y=20, R=2.3	Y=13, R=1.7	Y=17, R=2.1
11. เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ชั่วโมง	13.90	13.81	13.31	12.38	12.12

ตารางที่ 12. (ต่อ)

คุณสมบัติ	น้ำมันสบูดำ จากเมล็ดสบูดำ เดือนที่ 0 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9
12. องค์ประกอบของกรดไขมัน	เปอร์เซ็นต์				
กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.20	14.25	14.30	14.35	14.40
กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60	0.65	0.65	0.65	0.65
กรดเฮปตะเดคคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
กรดสเตียริก (C18:0)	6.50	6.50	6.50	6.50	6.6
กรดโอเลอิก (C18:1)	46.0	46.05	46.10	46.20	46.30
กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.50	30.60	30.80	30.80	30.81
กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
กรดอะราซิดิก (C20:0)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
อื่น ๆ	1.8	1.45	1.15	1.0	0.75

ทำการทดสอบโดย

ศูนย์ทดสอบและมาตรฐาน สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย

รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12

ตารางที่ 12. (ต่อ)

	คุณสมบัติ	น้ำมันสุบุดำ จากเมล็ดสุบุดำ เดือนที่ 0 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา					
		เดือนที่ 12	เดือนที่ 15	เดือนที่ 18	เดือนที่ 21	เดือนที่ 24	
1.	ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.91	0.91	0.91	0.91	0.91	
2.	ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	เซนติสโตกส์	50.73	50.79	50.85	51.01	51.10
3.	ค่าของกรด	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	1.45	1.48	1.52	1.55	1.60
4.	กรดไขมันอิสระ	เปอร์เซ็นต์	0.73	0.74	0.76	0.78	0.80
5.	ค่าแซฟอนนิฟิเคชัน	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	193.54	193.59	193.68	193.72	193.75
	ตัวอย่าง						
6.	ค่าไอโอดีน	กรัมไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง	93.61	93.63	93.67	93.69	94.23
7.	ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.		1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8.	ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
9.	ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
10.	สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)		Y=18, R=2.2	Y=21, R=2.5	Y=20, R=2.3	Y=13, R=1.7	Y=17, R=2.1
11.	เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ชั่วโมง	11.87	11.6	10.58	9.28	4.53

ตารางที่ 12. (ต่อ)

คุณสมบัติ	น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำ เดือนที่ 0 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 12	เดือนที่ 15	เดือนที่ 18	เดือนที่ 21	เดือนที่ 24
12. องค์ประกอบของกรดไขมัน	เปอร์เซ็นต์				
กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.45	14.50	14.55	14.57	14.59
กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60	0.60	0.60	0.60	0.6
กรดเฮปตะเดคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
กรดสเตียริก (C18:0)	6.60	6.60	6.60	6.60	6.6
กรดโอเลอิก (C18:1)	46.35	46.40	46.50	46.60	46.6
กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.90	30.90	30.91	30.92	30.92
กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
กรดอะราซดิก (C20:0)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
อื่น ๆ	0.6	0.5	0.34	0.21	0.19

การเก็บน้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 1 ในภาชนะพลาสติก ดังรูปที่ 25 และผลการวิเคราะห์ค่าของกรด, ปริมาณน้ำ และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 101° ซ. แสดงดังตารางที่ 13.



รูปที่ 25. น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 1.



ตารางที่ 13. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่อัดเป็นระยะเวลา 1 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู

คุณสมบัติ	คุณสมบัติ	น้ำมันสบู่อัดจากเมล็ดสบู่อัดเดือนที่ 1 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
		เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9
1.	ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.91	0.91	0.91	0.91	0.91
2.	ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	50.45	50.48	50.51	50.63	50.68
3.	ค่าของกรด	1.33	1.35	1.38	1.43	1.45
4.	กรดไขมันอิสระ	0.67	0.68	0.69	0.72	0.73
5.	ค่าแซฟอนนิฟิเคชัน	193.08	193.12	193.18	193.23	193.42
6.	ค่าไอโอดีน	93.46	93.51	93.53	93.56	93.59
7.	ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8.	ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07
9.	ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07
10.	สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)	Y=39, R=3.4	Y=17, R=2.4	Y=20, R=2.3	Y=13, R=1.7	Y=17, R=2.1
11.	เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	13.87	13.79	13.29	12.35	12.09

ตารางที่ 13. (ต่อ)

คุณสมบัติ	น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำ เดือนที่ 1 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9
12. องค์ประกอบของกรดไขมัน	เปอร์เซ็นต์				
กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.30	14.30	14.30	14.35	14.40
กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60	0.61	0.61	0.65	0.65
กรดเฮปตะเดคคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
กรดสเตียริก (C18:0)	6.50	6.50	6.50	6.50	6.6
กรดโอเลอิก (C18:1)	46.20	46.20	46.20	46.20	46.30
กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.90	30.90	30.90	30.80	30.81
กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
กรดอะราซิดิก (C20:0)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
อื่น ๆ	1	0.99	0.99	1.0	0.75

ทำการทดสอบโดย

ศูนย์ทดสอบและมาตรฐาน มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี

รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12

ตารางที่ 13. (ต่อ)

	คุณสมบัติ	น้ำมันสุญ์ดำ จากเมล็ดสุญ์ดำ เดือนที่ 1 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา					
		เดือนที่ 12	เดือนที่ 15	เดือนที่ 18	เดือนที่ 21	เดือนที่ 24	
1.	ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.91	0.91	0.91	0.91	0.91	
2.	ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	50.73	50.79	50.85	51.01	51.10	
3.	ค่าของกรด	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	1.47	1.50	1.54	1.60	1.65
4.	กรดไขมันอิสระ	เปอร์เซ็นต์	0.74	0.75	0.77	0.80	0.83
5.	ค่าเซพอนนิฟิเคชัน	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	193.54	193.59	193.68	193.72	193.75
	ตัวอย่าง						
6.	ค่าไอโอดีน	กรัมไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง	93.61	93.63	93.67	93.69	94.23
7.	ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.		1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8.	ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
9.	ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
10.	สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)		Y=18, R=2.2	Y=21, R=2.5	Y=20, R=2.3	Y=13, R=1.7	Y=17, R=2.1
11.	เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ชั่วโมง	11.84	11.55	10.55	9.25	4.50

ตารางที่ 13. (ต่อ)

	คุณสมบัติ	น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำ เดือนที่ 1 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
		เดือนที่ 12	เดือนที่ 15	เดือนที่ 18	เดือนที่ 21	เดือนที่ 24
12.	องค์ประกอบของกรดไขมัน					
	เปอร์เซ็นต์					
	กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.45	14.50	14.55	14.57	14.59
	กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60	0.60	0.60	0.60	0.6
	กรดเฮปตะเดคคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
	กรดสเตียริก (C18:0)	6.60	6.60	6.60	6.60	6.6
	กรดโอเลอิก (C18:1)	46.35	46.40	46.50	46.60	46.6
	กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.90	30.90	30.91	30.92	30.92
	กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
	กรดอะราซิดิก (C20:0)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
	อื่น ๆ	0.6	0.5	0.34	0.21	0.19
ทำการทดสอบโดย	ศูนย์ทดสอบและมาตรวิทยา สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย	รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12				

การเก็บน้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 3 ในภาชนะพลาสติก ดังรูปที่ 26 และผลการวิเคราะห์ค่าของกรด, ปริมาณน้ำ และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน แสดงดังตารางที่ 14.



รูปที่ 26. น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 3.

ตารางที่ 14. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่อำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บเมล็ดสบู่อำเดือนเป็นระยะเวลา 3 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู

คุณสมบัติ	คุณสมบัติ	น้ำมันสบู่อำเดือนที่ 3 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
		เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9
1.	ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.91	0.91	0.91	0.91	0.91
2.	ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	50.48	50.51	50.55	50.65	50.71
3.	ค่าของกรด	1.37	1.39	1.42	1.45	1.47
4.	กรดไขมันอิสระ	0.69	0.70	0.71	0.73	0.74
5.	ค่าแซฟอนนิฟิเคชัน	193.08	193.12	193.18	193.23	193.42
6.	ค่าไอโอดีน	93.46	93.51	93.53	93.56	93.59
7.	ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8.	ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07
9.	ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07
10.	สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)	Y=39, R=3.4	Y=17, R=2.4	Y=20, R=2.3	Y=13, R=1.7	Y=17, R=2.1
11.	เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	13.80	13.75	13.25	12.30	12.00

ตารางที่ 14. (ต่อ)

คุณสมบัติ	น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำ เดือนที่ 3 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9
12. องค์ประกอบของกรดไขมัน	เปอร์เซ็นต์				
กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.32	14.34	14.34	14.35	14.40
กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60	0.61	0.61	0.65	0.65
กรดเฮปตะเดคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
กรดสเตียริก (C18:0)	6.50	6.50	6.50	6.50	6.6
กรดโอเลอิก (C18:1)	46.20	46.20	46.20	46.20	46.30
กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.90	30.90	30.90	30.90	30.81
กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
กรดอะราซิดิก (C20:0)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
อื่น ๆ	0.98	0.95	0.95	0.9	0.75

ทำการทดสอบโดย

ศูนย์ทดสอบและมาตรฐาน สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย

รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12

ตารางที่ 14. (ต่อ)

	คุณสมบัติ	น้ำมันสุญ์ดำ จากเมล็ดสุญ์ดำ เดือนที่ 3 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา					
		เดือนที่ 12	เดือนที่ 15	เดือนที่ 18	เดือนที่ 21	เดือนที่ 24	
1.	ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.91	0.91	0.91	0.91	0.91	
2.	ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	50.73	50.79	50.85	51.01	51.10	
3.	ค่าของกรด	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	1.49	1.52	1.56	1.62	1.69
4.	กรดไขมันอิสระ	เปอร์เซ็นต์	0.75	0.76	0.78	0.81	0.85
5.	ค่าเซพอนนิฟิเคชัน	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	193.54	193.59	193.68	193.72	193.75
	ตัวอย่าง						
6.	ค่าไอโอดีน	กรัมไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง	93.61	93.63	93.67	93.69	94.23
7.	ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.		1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8.	ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
9.	ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
10.	สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)		Y=18, R=2.2	Y=21, R=2.5	Y=20, R=2.3	Y=13, R=1.7	Y=17, R=2.1
11.	เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ชั่วโมง	11.80	11.50	10.50	9.20	4.46



ตารางที่ 14 (ต่อ)

	คุณสมบัติ		น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำ เดือนที่ 3 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
			เดือนที่ 12	เดือนที่ 15	เดือนที่ 18	เดือนที่ 21	เดือนที่ 24
12.	องค์ประกอบของกรดไขมัน	เปอร์เซ็นต์					
	กรดปาล์มมิติก (C16:0)		14.45	14.50	14.55	14.57	14.59
	กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)		0.60	0.60	0.60	0.60	0.6
	กรดเฮปตะเดคคาโนอิก (C17:0)		0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
	กรดสเตียริก (C18:0)		6.60	6.60	6.60	6.60	6.6
	กรดโอเลอิก (C18:1)		46.35	46.40	46.50	46.60	46.6
	กรดลิโนเลอิก (C18:2)		30.90	30.90	30.91	30.92	30.92
	กรดลิโนเลนิก (C18:3)		0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
	กรดอะราซิดิก (C20:0)		0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
	อื่น ๆ		0.6	0.5	0.34	0.21	0.19

ทำการทดสอบโดย

ศูนย์ทดสอบและมาตรวิทยา สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย

รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12

การเก็บน้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 6 ในภาชนะพลาสติก ดังรูปที่ 27 และผลการวิเคราะห์ค่าของกรด, ปริมาณน้ำ และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน แสดงดังตารางที่ 15.



รูปที่ 27. น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 6.

ตารางที่ 15. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่อำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บเมล็ดสบู่อำเดือนเป็นระยะเวลา 6 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู

คุณสมบัติ	คุณสมบัติ	น้ำมันสบู่อำเดือนที่ 6 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา					
		เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9	
1.	ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.91	0.91	0.91	0.91	0.91	
2.	ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	50.48	50.51	50.55	50.65	50.71	
3.	ค่าของกรด	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	1.48	1.49	1.51	1.55	1.58
4.	กรดไขมันอิสระ	เปอร์เซ็นต์	0.74	0.75	0.76	0.78	0.79
5.	ค่าเซพอนนิฟิเคชัน	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	193.08	193.12	193.18	193.23	193.42
	ตัวอย่าง						
6.	ค่าไอโอดีน	กรัมไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง	93.46	93.51	93.53	93.56	93.59
7.	ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.		1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8.	ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07
9.	ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07
10.	สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)		Y=14, R=1.9	Y=17, R=2.1	Y=15, R=2.0	Y=18, R=2.2	Y=20, R=2.4
11.	เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ชั่วโมง	13.50	13.45	13.15	12.25	11.98

ตารางที่ 15. (ต่อ)

คุณสมบัติ	น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำ เดือนที่ 6 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9
12. องค์ประกอบของกรดไขมัน	เปอร์เซ็นต์				
กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.32	14.34	14.34	14.35	14.40
กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60	0.61	0.61	0.65	0.65
กรดเฮปตะเดคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
กรดสเตียริก (C18:0)	6.50	6.50	6.50	6.50	6.6
กรดโอเลอิก (C18:1)	46.20	46.20	46.20	46.20	46.30
กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.90	30.90	30.90	30.90	30.81
กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
กรดอะราซิดิก (C20:0)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
อื่น ๆ	0.98	0.95	0.95	0.9	0.75

ทำการทดสอบโดย

ศูนย์ทดสอบและมาตรฐาน มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี

รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12

ตารางที่ 15. (ต่อ)

	คุณสมบัติ	น้ำมันสุบุดำ จากเมล็ดสุบุดำ เดือนที่ 6 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา					
		เดือนที่ 12	เดือนที่ 15	เดือนที่ 18	เดือนที่ 21	เดือนที่ 24	
1.	ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.91	0.91	0.91	0.91	0.91	
2.	ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	50.73	50.79	50.85	51.01	51.10	
3.	ค่าของกรด	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	1.60	1.63	1.66	1.69	1.72
4.	กรดไขมันอิสระ	เปอร์เซ็นต์	0.80	0.82	0.83	0.85	0.86
5.	ค่าแซฟอนนิฟิเคชัน	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม ตัวอย่าง	193.54	193.59	193.68	193.72	193.75
6.	ค่าไอโอดีน	กรัมไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง	93.61	93.63	93.67	93.69	94.23
7.	ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.		1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8.	ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
9.	ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
10.	สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)		Y=21, R=2.9	Y= 23, R=3.1	Y=24, R=3.0	Y=27, R=3.9	Y=31, R=3.7
11.	เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ชั่วโมง	11.75	11.25	10.25	9.15	4.40

ตารางที่ 15. (ต่อ)

คุณสมบัติ	น้ำมันสุ้ดำ จากเมล็ดสุ้ดำ เดือนที่ 6 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 12	เดือนที่ 15	เดือนที่ 18	เดือนที่ 21	เดือนที่ 24
12. องค์ประกอบของกรดไขมัน	เปอร์เซ็นต์				
กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.45	14.50	14.55	14.57	14.59
กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60	0.60	0.60	0.60	0.6
กรดเฮปตะเดคคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
กรดสตีริก (C18:0)	6.60	6.60	6.60	6.60	6.6
กรดโอเลอิก (C18:1)	46.35	46.40	46.50	46.60	46.6
กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.90	30.90	30.91	30.92	30.92
กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
กรดอะราซดิก (C20:0)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
อื่น ๆ	0.6	0.5	0.34	0.21	0.19

ทำการทดสอบโดย

ศูนย์ทดสอบและมาตรวิทยา สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย

รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12

การเก็บน้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 10 ในภาชนะพลาสติก ดังรูปที่ 28 และผลการวิเคราะห์ค่าของกรด, ปริมาณน้ำ และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน แสดงดังตารางที่ 16.



รูปที่ 28. น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 10.

ตารางที่ 16. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสนุ่นดำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บเมล็ดสนุ่นดำเป็นระยะเวลา 10 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู

คุณสมบัติ	หน่วยวัด	น้ำมันสนุ่นดำ จากเมล็ดสนุ่นดำ เดือนที่ 10 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
		เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9
1. ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.		0.91	0.91	0.91	0.91	0.91
2. ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	เซนติสโตกส์	50.48	50.51	50.55	50.65	50.71
3. ค่าของกรด	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	1.58	1.61	1.63	1.65	1.68
4. กรดไขมันอิสระ	เปอร์เซ็นต์	0.79	0.81	0.82	0.83	0.84
5. ค่าเซฟอนนิฟิเคชัน	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม ตัวอย่าง	193.08	193.12	193.18	193.23	193.42
6. ค่าไอโอดีน	กรัมไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง	93.46	93.51	93.53	93.56	93.59
7. ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.		1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8. ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07
9. ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	เปอร์เซ็นต์	0.08	0.08	0.08	0.07	0.07
10. สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)		Y=17, R=2.1	Y=19, R=2.3	Y=21, R=3.1	Y=27, R=2.5	Y=29, R=2.8
11. เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ชั่วโมง	13.40	13.35	13.10	12.20	11.95



ตารางที่ 16. (ต่อ)

คุณสมบัติ	น้ำมันสุญ์ดำ จากเมล็ดสุญ์ดำ เดือนที่ 10 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9
12. องค์ประกอบของกรดไขมัน	เปอร์เซ็นต์				
กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.32	14.34	14.34	14.35	14.40
กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60	0.61	0.61	0.65	0.65
กรดเฮปตะเดคคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
กรดสเตียริก (C18:0)	6.50	6.50	6.50	6.50	6.6
กรดโอเลอิก (C18:1)	46.20	46.20	46.20	46.20	46.30
กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.90	30.90	30.90	30.90	30.81
กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
กรดอะราซิดิก (C20:0)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
อื่น ๆ	0.98	0.95	0.95	0.9	0.75
ทำการทดสอบโดย	ศูนย์ทดสอบและมาตรวิทยา สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย			รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12	

ตารางที่ 16. (ต่อ)

คุณสมบัติ	น้ำมันสุบุดำ จากเมล็ดสุบุดำ เดือนที่ 10 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 12	เดือนที่ 15	เดือนที่ 18	เดือนที่ 21	เดือนที่ 24
1. ความสว่างจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.91	0.91	0.91	0.91	0.91
2. ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	50.73	50.79	50.85	51.01	51.10
3. ค่าของกรด	1.70	1.73	1.76	1.79	1.82
4. กรดไขมันอิสระ	0.85	0.87	0.88	0.90	0.91
5. ค่าเซพอนนิฟิเคชัน	193.54	193.59	193.68	193.72	193.75
6. ค่าไอโอดีน	93.61	93.63	93.67	93.69	94.23
7. ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8. ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
9. ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
10. สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)	Y=26, R=3.2	Y=37, R=2.9	Y=35, R=2.9	Y=27, R=2.1	Y=29, R=2.4
11. เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	11.65	11.15	10.15	9.10	4.35

ตารางที่ 16. (ต่อ)

คุณสมบัติ	น้ำมันสบูดำ จากเมล็ดสบูดำ เดือนที่ 10 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 12	เดือนที่ 15	เดือนที่ 18	เดือนที่ 21	เดือนที่ 24
12. องค์ประกอบของกรดไขมัน	เปอร์เซ็นต์				
กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.45	14.50	14.55	14.57	14.59
กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60	0.60	0.60	0.60	0.6
กรดเฮปตะเดคคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
กรดสตีริก (C18:0)	6.60	6.60	6.60	6.60	6.6
กรดโอเลอิก (C18:1)	46.35	46.40	46.50	46.60	46.6
กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.90	30.90	30.91	30.92	30.92
กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
กรดอะราซดิก (C20:0)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
อื่น ๆ	0.6	0.5	0.34	0.21	0.19

ทำการทดสอบโดย

ศูนย์ทดสอบและมาตรวิทยา สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย

รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12

การเก็บน้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 12 ในภาชนะพลาสติก ดังรูปที่ 29 และผลการวิเคราะห์ค่าของกรด, ปริมาณน้ำ และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน แสดงดังตารางที่ 17.



รูปที่ 29. น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 12.

ตารางที่ 17. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่ดำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บเมล็ดสบู่ดำเป็นระยะเวลา 12 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู

คุณสมบัติ	น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำ เดือนที่ 12 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา					
	เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9	
1. ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.91	0.91	0.91	0.91	0.91	
2. ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	50.48	50.51	50.55	50.65	50.71	
3. ค่าของกรด	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	1.68	1.71	1.73	1.75	1.78
4. กรดไขมันอิสระ	เปอร์เซ็นต์	0.84	0.86	0.87	0.88	0.89
5. ค่าแซฟอนนิฟิเคชัน	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	193.08	193.12	193.18	193.23	193.42
	ตัวอย่าง					
6. ค่าไอโอดีน	กรัมไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง	93.46	93.51	93.53	93.56	93.59
7. ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.		1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8. ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07
9. ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 10 <sup>o</sup> ซ.	เปอร์เซ็นต์	0.08	0.08	0.08	0.07	0.07
10. สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)		Y=18, R=2.2	Y=19, R=2.3	Y=22, R=2.5	Y=38, R=2.7	Y=28, R=2.9
11. เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ชั่วโมง	13.30	13.25	13.05	12.15	11.85

ตารางที่ 17. (ต่อ)

คุณสมบัติ	น้ำมันสุญ์ดำ จากเมล็ดสุญ์ดำ เดือนที่ 12 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9
12. องค์ประกอบของกรดไขมัน	เปอร์เซ็นต์				
กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.32	14.34	14.34	14.35	14.40
กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60	0.61	0.61	0.65	0.65
กรดเฮปตะเดคคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
กรดสเตียริก (C18:0)	6.50	6.50	6.50	6.50	6.6
กรดโอเลอิก (C18:1)	46.20	46.20	46.20	46.20	46.30
กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.90	30.90	30.90	30.90	30.81
กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
กรดอะราซิดิก (C20:0)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
อื่น ๆ	0.98	0.95	0.95	0.9	0.75

ทำการทดสอบโดย

ศูนย์ทดสอบและมาตรฐาน มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี

รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12

ตารางที่ 17. (ต่อ)

คุณสมบัติ	น้ำมันสุบุดำ จากเมล็ดสุบุดำ เดือนที่ 12 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 12	เดือนที่ 15	เดือนที่ 18	เดือนที่ 21	เดือนที่ 24
1. ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.91	0.91	0.91	0.91	0.91
2. ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	50.73	50.79	50.85	51.01	51.10
3. ค่าของกรด	1.80	1.83	1.86	1.89	1.92
4. กรดไขมันอิสระ	0.90	0.92	0.93	0.95	0.96
5. ค่าเซพอนนิฟิเคชัน	193.54	193.59	193.68	193.72	193.75
6. ค่าไอโอดีน	93.61	93.63	93.67	93.69	94.23
7. ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8. ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
9. ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
10. สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)	Y=18, R=2.3	Y=20, R=2.4	Y=28, R=2.7	Y=29, R=3.2	Y=32, R=2.8
11. เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	11.55	11.10	10.10	9.05	4.30

ตารางที่ 17. (ต่อ)

คุณสมบัติ	น้ำมันสุญ์ดำ จากเมล็ดสุญ์ดำ เดือนที่ 12 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 12	เดือนที่ 15	เดือนที่ 18	เดือนที่ 21	เดือนที่ 24
12. องค์ประกอบของกรดไขมัน	เปอร์เซ็นต์				
กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.45	14.50	14.55	14.57	14.59
กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60	0.60	0.60	0.60	0.6
กรดเฮปตะเดคคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
กรดสเตียริก (C18:0)	6.60	6.60	6.60	6.60	6.6
กรดโอเลอิก (C18:1)	46.35	46.40	46.50	46.60	46.6
กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.90	30.90	30.91	30.92	30.92
กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
กรดอะราซิดิก (C20:0)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
อื่น ๆ	0.6	0.5	0.34	0.21	0.19

ทำการทดสอบโดย

ศูนย์ทดสอบและมาตรฐาน สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย

รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12



การเก็บน้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 15 ในภาชนะพลาสติก ดังรูปที่ 30 และผลการวิเคราะห์ค่าของกรด, ปริมาณน้ำ และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน แสดงดังตารางที่ 18.



รูปที่ 30. น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 15.

ตารางที่ 18. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่น้ำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บเมล็ดสบู่น้ำเป็นระยะเวลา 15 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู

คุณสมบัติ	น้ำมันสบู่น้ำ จากเมล็ดสบู่น้ำ เดือนที่ 15 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9
1. ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.91	0.91	0.91	0.91	0.91
2. ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	50.48	50.51	50.55	50.65	50.71
3. ค่าของกรด	1.72	1.75	1.79	1.85	1.88
4. กรดไขมันอิสระ	0.86	0.88	0.90	0.93	0.94
5. ค่าแซฟอนนิฟิเคชัน	193.08	193.12	193.18	193.23	193.42
6. ค่าไอโอดีน	93.46	93.51	93.53	93.56	93.59
7. ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8. ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	0.07	0.07	0.07	0.07	0.07
9. ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
10. สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)	Y=19, R=2.3	Y=20, R=2.5	Y=22, R=2.7	Y=25, R=2.9	Y=29, R=3.1
11. เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	13.20	12.15	11.27	10.36	9.65

ตารางที่ 18. (ต่อ)

คุณสมบัติ	น้ำมันสดุดำ จากเมล็ดสดุดำ เดือนที่ 15 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9
12. องค์ประกอบของกรดไขมัน					
กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.32	14.34	14.34	14.35	14.40
กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60	0.61	0.61	0.65	0.65
กรดเฮปตะเดคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
กรดสเตียริก (C18:0)	6.50	6.50	6.50	6.50	6.6
กรดโอเลอิก (C18:1)	46.20	46.20	46.20	46.20	46.30
กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.90	30.90	30.90	30.90	30.81
กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
กรดอะราซิดิก (C20:0)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
อื่น ๆ	0.98	0.95	0.95	0.9	0.75

ทำการทดสอบโดย ศูนย์ทดสอบและมาตรวิทยา สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12

การเก็บน้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 18 ในภาชนะพลาสติก ดังรูปที่ 31 และผลการวิเคราะห์ค่าของกรด, ปริมาณน้ำ และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน แสดงดังตารางที่ 19.



รูปที่ 31. น้ำมันสบู่ดำ จากเมล็ดสบู่ดำเดือนที่ 18.

ตารางที่ 19. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่น้ำเดือนที่ 0-24 จากการเก็บเมล็ดสบู่น้ำเป็นระยะเวลา 18 เดือน โดยการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู

คุณสมบัติ	น้ำมันสบู่น้ำ จากเมล็ดสบู่น้ำ เดือนที่ 18 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา	น้ำมันสบู่น้ำ จากเมล็ดสบู่น้ำ เดือนที่ 18 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
		เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9
1. ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.		0.91	0.91	0.91	0.91	0.91
2. ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	เซนติสโตกส์	50.48	50.51	50.55	50.65	50.71
3. ค่าของกรด	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	1.92	2.05	2.25	2.85	3.01
4. กรดไขมันอิสระ	เปอร์เซ็นต์	0.96	1.03	1.13	1.43	1.51
5. ค่าแซฟอนนิฟิเคชัน	มก. โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	193.08	193.12	193.18	193.23	193.42
	ตัวอย่าง					
6. ค่าไอโอดีน	กรัมไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง	93.46	93.51	93.53	93.56	93.59
7. ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.		1.47	1.47	1.47	1.47	1.47
8. ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	เปอร์เซ็นต์	0.07	0.07	0.07	0.07	0.08
9. ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	เปอร์เซ็นต์	0.08	0.08	0.08	0.07	0.08
10. สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)		Y=20, R=2.4	Y=22, R=2.5	Y=24, R=2.6	Y=27, R=2.8	Y=30, R=3.4
11. เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ชั่วโมง	13.01	11.84	11.54	9.49	8.75

ตารางที่ 19. (ต่อ)

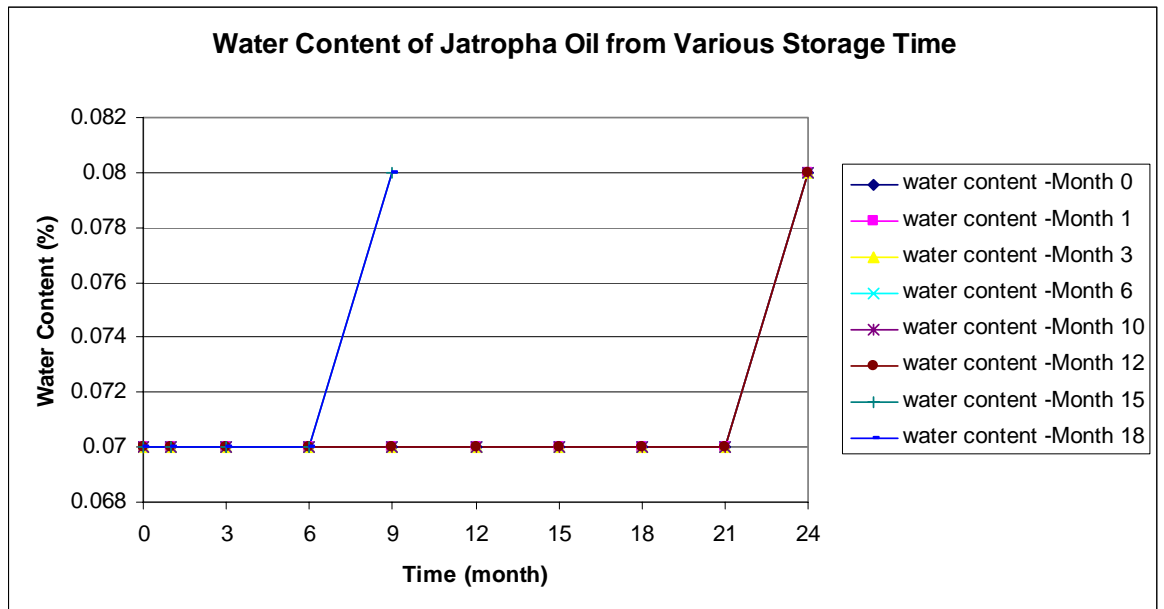
คุณสมบัติ	น้ำมันสุญ์ดำ จากเมล็ดสุญ์ดำ เดือนที่ 18 ซึ่งเก็บไว้เป็นระยะเวลา				
	เดือนที่ 0	เดือนที่ 1	เดือนที่ 3	เดือนที่ 6	เดือนที่ 9
12. องค์ประกอบของกรดไขมัน	เปอร์เซ็นต์				
กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.32	14.34	14.34	14.35	14.40
กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.60	0.61	0.61	0.65	0.65
กรดเฮปตะเดคคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.10	0.10	0.10	0.1
กรดสเตียริก (C18:0)	6.50	6.50	6.50	6.50	6.6
กรดโอเลอิก (C18:1)	46.20	46.20	46.20	46.20	46.30
กรดลิโนเลอิก (C18:2)	30.90	30.90	30.90	30.90	30.81
กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
กรดอะราซิดิก (C20:0)	0.20	0.20	0.20	0.20	0.2
อื่น ๆ	0.98	0.95	0.95	0.9	0.75

ทำการทดสอบโดย

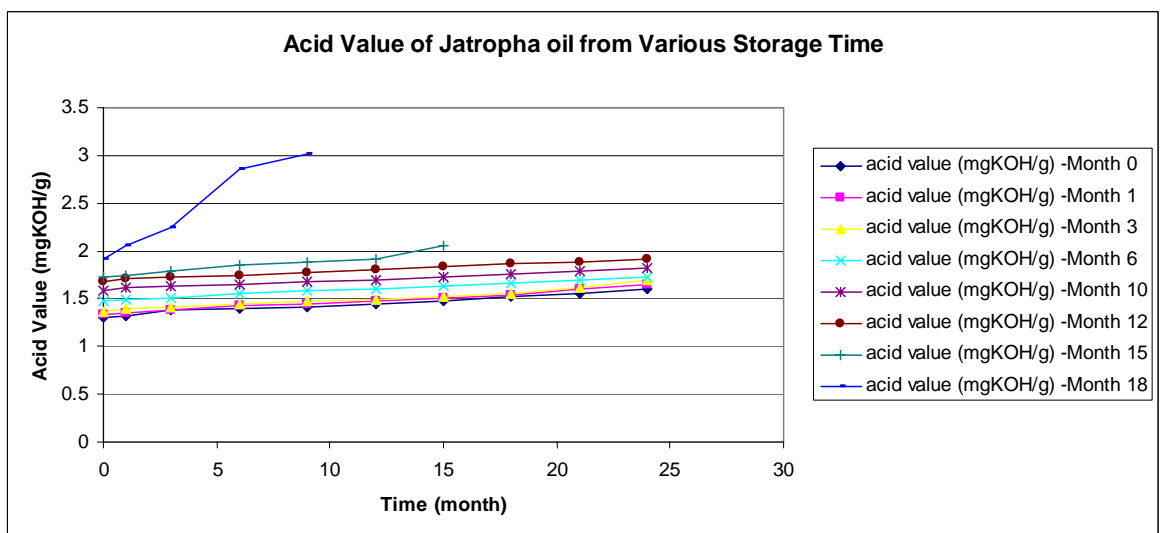
ศูนย์ทดสอบและมาตรวิทยา สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย

รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12

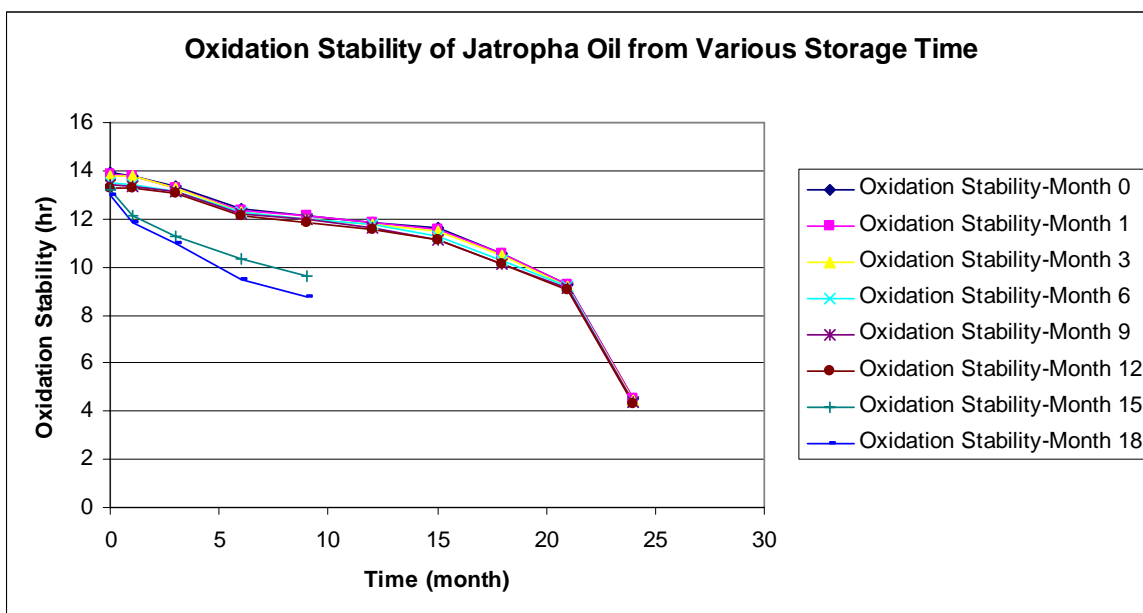
จากการเก็บน้ำมันสบู่ดำ ณ ช่วงระยะเวลาต่างๆ นั้น ผลการวิเคราะห์ห้้น้ำมันสบู่ดำที่ได้จากการสกัดด้วยเครื่องแบบสกรู พบว่า มีองค์ประกอบที่มีการเปลี่ยนแปลงตามระยะเวลา คือ ปริมาณน้ำ, ค่าของกรด และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110°ซ. ดังนั้น จึงได้ทำการเปรียบเทียบตั้งแต่เดือนที่ 0-24, ดังรูปที่ 32-34.



รูปที่ 32. ปริมาณน้ำของน้ำมันสบู่ดำ ณ ช่วงระยะเวลาตั้งแต่เดือนที่ 0 – 24.



รูปที่ 33. ค่ากรดของน้ำมันสบู่ดำ ณ ช่วงระยะเวลาตั้งแต่เดือนที่ 0 – 24.



รูปที่ 34. ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่ อุณหภูมิ 110°ซ. ของน้ำมันस्पุดำ ณ ช่วงระยะเวลาตั้งแต่เดือนที่ 0 – 24.

### 3.2.2 การเก็บน้ำมันस्पุดำ ณ ช่วงระยะเวลาต่าง ๆ

ทดลองศึกษาการเก็บน้ำมันस्पุดำ ณ ช่วงระยะเวลาต่างๆ โดยใช้ น้ำมันस्पุดำตัวอย่าง A และตัวอย่าง B นำมาบรรจุในภาชนะพลาสติกและภาชนะสังกะสี แสดงดังรูปที่ 35 และรูปที่ 36, ตามลำดับ. จากนั้น ทำการวิเคราะห์คุณสมบัติทางเคมีและทางฟิสิกส์เริ่มต้นของน้ำมันस्पุดำทั้ง 2 ตัวอย่าง, ผลการวิเคราะห์แสดงดังตารางที่ 20.





รูปที่ 35. น้ำมันสบู่ดำ ชนิด A บรรจุในภาชนะพลาสติก และภาชนะสังกะสี.



รูปที่ 36 น้ำมันสบู่ดำ ชนิด B บรรจุในภาชนะพลาสติก และภาชนะสังกะสี.

ตารางที่ 20. คุณสมบัติทางเคมีและฟิสิกส์ของน้ำมันสบู่อัตโนมัติ A และตัวอย่าง B สำหรับการทดลองเก็บน้ำมันสบู่อัตโนมัติ ในช่วงระยะเวลาต่าง ๆ

คุณสมบัติ	น้ำมันสบู่อัตโนมัติ A	น้ำมันสบู่อัตโนมัติ B
1. ความถ่วงจำเพาะ ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	0.91	0.91
2. ความหนืด ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.	เซนติสโตกส์	63.80
3. ค่าของกรด	มก.โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	2.34
4. กรดไขมันอิสระ	เปอร์เซ็นต์	1.13
5. ค่าแซฟอนนิไฟเคชัน	มก.โพแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม	190.47
	ตัวอย่าง	194.49
6. ค่าไอโอดีน	กรัมไอโอดีน/100 กรัมตัวอย่าง	103.52
7. ดัชนีหักเห ที่อุณหภูมิ 25 <sup>o</sup> ซ.		1.47
8. ปริมาณน้ำ (Karl Fisher Titration)	เปอร์เซ็นต์	0.09
9. ปริมาณน้ำและสิ่งระเหย ที่อุณหภูมิ 105 <sup>o</sup> ซ.	เปอร์เซ็นต์	0.10
10. สี (Lovibond scale, cell 5 ¼)	Y=26.0, R=2.8	Y=23, R=3.1
11. เสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่ อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ชั่วโมง	12
		7.68

ตารางที่ 20. (ต่อ)

		คุณสมบัติ	น้ำมันสบูดำ ตัวอย่าง A	น้ำมันสบูดำ ตัวอย่าง B
12.	องค์ประกอบของกรดไขมัน	เปอร์เซ็นต์		
		กรดปาล์มมิติก (C16:0)	14.53	13.7
		กรดปาล์มมิโตเลอิก (C16:1)	0.70	0.7
		กรดเฮปตะเดกคาโนอิก (C17:0)	0.10	0.1
		กรดสเตียริก (C18:0)	5.60	6.4
		กรดโอเลอิก (C18:1)	43.24	44.7
		กรดลิโนเลอิก (C18:2)	35.07	33.5
		กรดลิโนเลนิก (C18:3)	0.16	0.2
		กรดอะราซิก (C20:0)	0.16	0.2
		อื่น ๆ	0.44	0.5
ทำการทดสอบโดย	ศูนย์ทดสอบและมาตรวิทยา สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย		รายการที่ 1, 2, 5, 7, 10 และ 12	

ผลการวิเคราะห์ น้ำมันสบู่ดำ ตัวอย่าง A และตัวอย่าง B มีองค์ประกอบของกรดไขมันใกล้เคียงกัน คิดเป็นปริมาณของกรดไขมันชนิดไม่อิ่มตัว 99.56 เปอร์เซ็นต์. แต่มีค่าของกรดและค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน แตกต่างกัน. กล่าวคือน้ำมันสบู่ดำ ตัวอย่าง A มีค่าของกรด 2.34 มิลลิกรัมโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ต่อกรัมไขมัน และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน 12 ชั่วโมง, ในขณะที่น้ำมันสบู่ดำ ตัวอย่าง B มีค่าของกรด 5.85 มิลลิกรัมโพแทสเซียมไฮดรอกไซด์ต่อกรัมไขมัน และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน 7.68 ชั่วโมง.

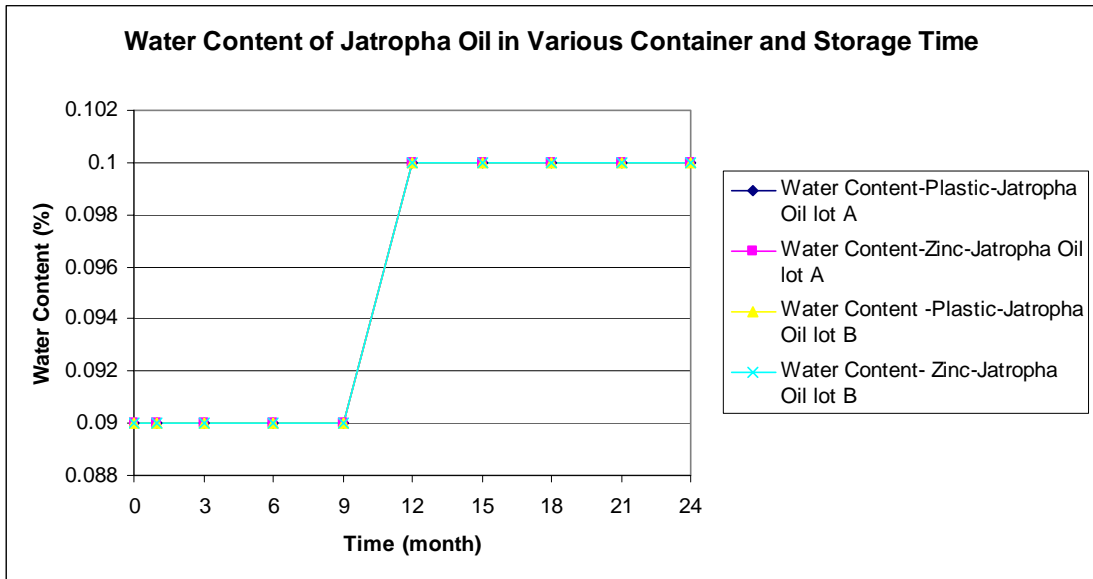
จากนั้น ทำการเก็บตัวอย่างน้ำมันสบู่ดำทั้ง 2 ตัวอย่าง เป็นระยะเวลา 0, 1, 3, 6, 9, 12, 15, 18, 21, 24 เดือน, ตามลำดับ. เมื่อครบระยะเวลาตามกำหนด นำตัวอย่างน้ำมันสบู่ดำมาทำการวิเคราะห์ค่าของกรด, ปริมาณน้ำ และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน. ผลการวิเคราะห์คุณสมบัติของน้ำมันสบู่ดำ ตัวอย่าง A เมื่อเก็บในภาชนะพลาสติกและภาชนะสังกะสี แสดงดังตารางที่ 21 และผลการวิเคราะห์คุณสมบัติของน้ำมันสบู่ดำตัวอย่าง B เมื่อเก็บในภาชนะพลาสติกและภาชนะสังกะสี แสดงดังตารางที่ 22.

ตารางที่ 21. ผลการวิเคราะห์คุณสมบัติของน้ำมันสบูดำตัวอย่าง A เมื่อเก็บในภาชนะพลาสติกและ  
ภาชนะสังกะสี

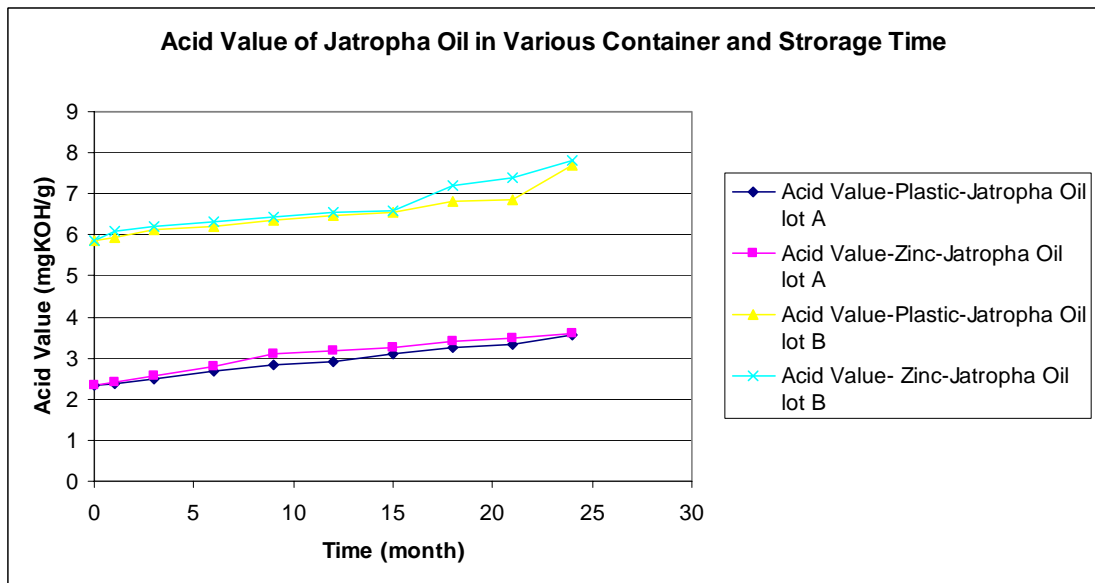
น้ำมันสบูดำ ตัวอย่าง A	ระยะเวลาใน การเก็บ	ค่าของกรด	ค่าเสถียรภาพต่อการ เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่ อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ปริมาณน้ำ
		มิลลิกรัมโพแทสเซียมต่อ กรัมน้ำมัน	ชั่วโมง	เปอร์เซ็นต์
ภาชนะพลาสติก	เดือนที่ 0	2.34	12.00	0.09
	เดือนที่ 1	2.39	12.12	0.09
	เดือนที่ 3	2.50	11.24	0.09
	เดือนที่ 6	2.69	9.78	0.09
	เดือนที่ 9	2.85	8.55	0.09
	เดือนที่ 12	2.92	8.39	0.10
	เดือนที่ 15	3.1	8.30	0.10
	เดือนที่ 18	3.25	8.20	0.10
	เดือนที่ 21	3.35	7.98	0.10
	เดือนที่ 24	3.55	7.80	0.10
ภาชนะสังกะสี	เดือนที่ 0	2.34	12.00	0.09
	เดือนที่ 1	2.43	10.27	0.09
	เดือนที่ 3	2.58	9.78	0.09
	เดือนที่ 6	2.80	8.26	0.09
	เดือนที่ 9	3.09	8.05	0.09
	เดือนที่ 12	3.19	7.98	0.10
	เดือนที่ 15	3.25	7.65	0.10
	เดือนที่ 18	3.39	7.55	0.10
	เดือนที่ 21	3.47	7.41	0.10
	เดือนที่ 24	3.59	7.12	0.10

ตารางที่ 22. ผลการวิเคราะห์คุณสมบัติของน้ำมันสบูดำตัวอย่าง B เมื่อเก็บในภาชนะพลาสติกและ  
ภาชนะสังกะสี

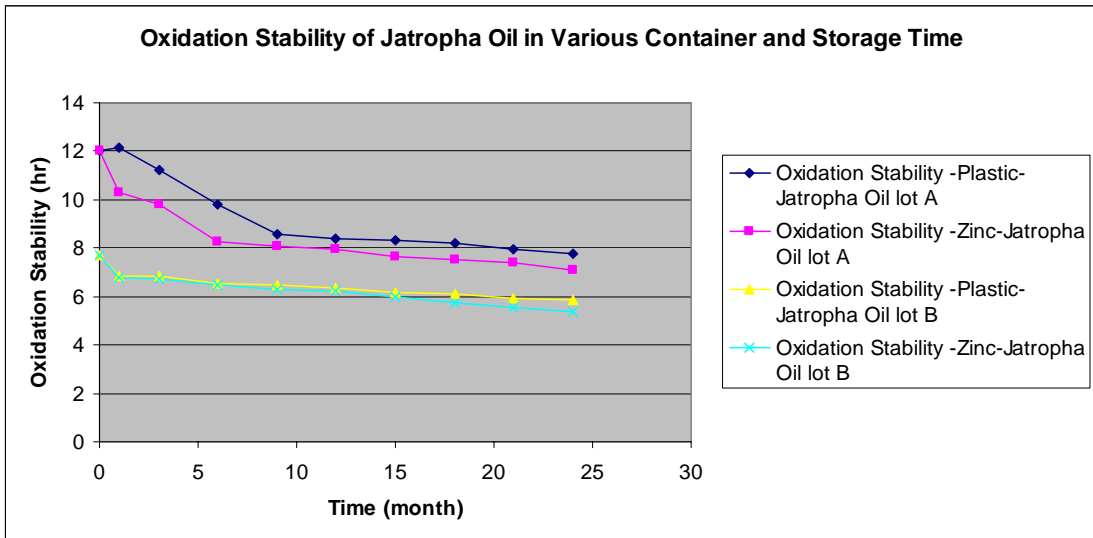
น้ำมันสบูดำ ตัวอย่าง B	ระยะเวลาใน การเก็บ	ค่าของกรด	ค่าเสถียรภาพต่อการ เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่ อุณหภูมิ 110 <sup>o</sup> ซ.	ปริมาณน้ำ
		มิลลิกรัมโพแทสเซียมต่อ กรัมน้ำมัน	ชั่วโมง	เปอร์เซ็นต์
ภาชนะพลาสติก	เดือนที่ 0	5.85	7.68	0.09
	เดือนที่ 1	5.95	6.87	0.09
	เดือนที่ 3	6.12	6.83	0.09
	เดือนที่ 6	6.19	6.53	0.09
	เดือนที่ 9	6.34	6.49	0.09
	เดือนที่ 12	6.49	6.34	0.10
	เดือนที่ 15	6.53	6.19	0.10
	เดือนที่ 18	6.83	6.12	0.10
	เดือนที่ 21	6.87	5.95	0.10
	เดือนที่ 24	7.68	5.85	0.10
ภาชนะสังกะสี	เดือนที่ 0	5.85	7.68	0.09
	เดือนที่ 1	6.1	6.8	0.09
	เดือนที่ 3	6.2	6.75	0.09
	เดือนที่ 6	6.31	6.45	0.09
	เดือนที่ 9	6.42	6.3	0.09
	เดือนที่ 12	6.55	6.21	0.10
	เดือนที่ 15	6.6	6.01	0.10
	เดือนที่ 18	7.2	5.75	0.10
	เดือนที่ 21	7.4	5.55	0.10
	เดือนที่ 24	7.8	5.35	0.10



รูปที่ 37. ปริมาณน้ำของน้ำมันस्पุด้าตัวอย่าง A และ B ในภาชนะพลาสติก และสังกะสี  
ณ ช่วงระยะเวลา 0 – 24 เดือน.



รูปที่ 38. ค่ากรดของน้ำมันस्पุด้าตัวอย่าง A และ B ในภาชนะพลาสติก และสังกะสี  
ณ ช่วงระยะเวลา 0 – 24 เดือน.



รูปที่ 39. ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110°C. ของน้ำมันสบู่ดำตัวอย่าง A และ B ในภาชนะพลาสติก และสังกะสี ณ ช่วงระยะเวลา 0 – 24 เดือน.

จากรูปที่ 37 พบว่า ปริมาณน้ำของน้ำมันสบู่ดำตัวอย่าง A และ B ในภาชนะพลาสติกและสังกะสี ณ ช่วงระยะเวลา 0 – 24 เดือน มีการเปลี่ยนแปลงที่เหมือนกันทั้งตัวอย่าง A และ B, กล่าวคือ ในช่วงระยะเวลาเริ่มต้น มีปริมาณน้ำน้อย และเมื่อระยะเวลาเพิ่มขึ้นปริมาณน้ำเพิ่มขึ้นเพียงเล็กน้อย, เนื่องจากน้ำมันได้รับความชื้นจากอากาศบริเวณเหนือผิวของน้ำมัน.

จากรูปที่ 38 พบว่า ปริมาณกรดจะเพิ่มขึ้นเมื่อระยะเวลาเพิ่มขึ้น ซึ่งปริมาณกรดที่เพิ่มขึ้นเป็นผลมาจากปริมาณกรดไขมันอิสระในน้ำมันสบู่ดำ. นอกจากนี้ ยังแสดงถึงการเสื่อมสภาพของน้ำมันเนื่องจากเกิดปฏิกิริยาไฮโดรไลติกจากปริมาณน้ำที่ปนอยู่ในน้ำมันและผลของสภาวะในการจัดเก็บ.

จากรูปที่ 39 พบว่า ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิ 110°C. มีค่าลดลงเนื่องมาจากปริมาณกรดไขมันอิสระในน้ำมันสบู่ดำเพิ่มขึ้น.



#### 4. สรุปผลการทดลอง

การสกัดน้ำมันสบู่ดำจากเมล็ดสบู่ดำนั้นทำได้ด้วยกันหลายวิธี ได้แก่ วิธีสกัดด้วยตัวทำละลาย (Soxhlet Extraction), วิธีการสกัดด้วยเครื่องไฮดรอลิก (Hydraulic Press Extraction), วิธีการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู (Screw Press Extraction), ซึ่งวิธีการสกัดโดยวิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย เป็นวิธีการที่บ่งบอกถึงปริมาณน้ำมันทั้งหมดในเมล็ดสบู่ดำ, สำหรับเมล็ดสบู่ดำที่ใช้ในการทดลองครั้งนี้ มีปริมาณน้ำมันสบู่ดำ คิดเป็นร้อยละ 35.17 โดยน้ำหนัก และเมื่อนำไปสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบไฮดรอลิก และแบบสกรู ได้ปริมาณน้ำมันสบู่ดำ คิดเป็นร้อยละ 21.67 และ 28.50 โดยน้ำหนัก ซึ่งแสดงให้เห็นว่ายังคงมีปริมาณน้ำมันที่เหลืออยู่ในกากสบู่ดำอยู่ จึงได้ทำการทดลองเพิ่มเติม โดยการนำกากสบู่ดำดังกล่าวไปทำการสกัดด้วยตัวทำละลายอีกครั้งหนึ่ง, ซึ่งผลจากการทดลองพบว่า ปริมาณน้ำมันที่เหลืออยู่ในกากสบู่ดำที่สกัดแบบไฮดรอลิกมีสูงถึงร้อยละ 10.63 โดยน้ำหนัก และที่ สกัดแบบสกรู มีสูงถึงร้อยละ 7.33 โดยน้ำหนัก, ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับประสิทธิภาพของเครื่องที่ใช้ในการ สกัด.

ผลการวิเคราะห์น้ำมันสบู่ดำที่ได้จากการสกัดด้วยตัวทำละลาย พบว่ามีองค์ประกอบหลัก ของกรดไขมันดังนี้ คือ กรดปาล์มมิติก (C16:0) เท่ากับ 13.80%, กรดสเตียริก (C18:0) เท่ากับ 6.19%, กรดโอเลอิก (C18:1) เท่ากับ 45.26 %, กรดลิโนเลอิก (C18:2) เท่ากับ 32.84 % และอื่น ๆ 0.67% ตามลำดับ, ผลการวิเคราะห์น้ำมันสบู่ดำที่ได้จากการสกัดด้วยเครื่องสกัดแบบสกรู พบว่ามี องค์ประกอบหลักของกรดไขมันดังนี้ คือ กรดปาล์มมิติก (C16:0) เท่ากับ 14.20%, กรดสเตียริก (C18:0) เท่ากับ 6.5%, กรดโอเลอิก (C18:1) เท่ากับ 46.0%, กรดลิโนเลอิก (C18:2) เท่ากับ 30.50 % และอื่น ๆ 1.8% ตามลำดับ, ผลการวิเคราะห์น้ำมันสบู่ดำที่ได้จากการสกัดด้วยไฮดรอลิก พบว่ามี องค์ประกอบหลักของกรดไขมันดังนี้ คือ กรดปาล์มมิติก (C16:0) เท่ากับ 13.85 %, กรดสเตียริก (C18:0) เท่ากับ 5.98 %, กรดโอเลอิก (C18:1) เท่ากับ 45.15%, กรดลิโนเลอิก (C18:2) เท่ากับ 33.28 % และอื่น ๆ 0.58% ตามลำดับ, แสดงให้เห็นว่าน้ำมันสบู่ดำ มีปริมาณของกรดไขมันอิสระ ชนิดไม่อิ่มตัวมากกว่า 75% ทำให้ง่ายต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน เมื่อสัมผัสกับแสงแดด ออกซิเจน หรือเมื่อได้รับความร้อน จึงได้ทำการศึกษาค่าเสถียรภาพของการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ของน้ำมันสบู่ดำ พบว่ามีค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ประมาณ 10 ชั่วโมง และค่า ของกรด มีค่าไม่เกิน 3 มิลลิกรัมโพแทสเซียมต่อกรัมน้ำมัน.

สำหรับผลการเก็บน้ำมันสบู่ดำ ณ ช่วงระยะเวลาต่างๆ น้ำมันสบู่ดำที่ใช้ในการทดลองมีองค์ประกอบหลักของกรดไขมันดังนี้ คือ กรดปาล์มมิติก (C16:0) เท่ากับ 14.20%, กรดสเตียริก (C18:0) เท่ากับ 6.5%, กรดโอเลอิก (C18:1) เท่ากับ 46.0%, กรดลิโนเลอิก (C18:2) เท่ากับ 30.50 % และอื่นๆ 1.8% ตามลำดับ, มีค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน 13.90 ชั่วโมง และค่าของกรด เท่ากับ 1.96 มิลลิกรัม, โปแทสเซียมต่อกรัมไขมัน และเมื่อระยะเวลาในการเก็บเมล็ดสบู่ดำผ่านไป 18 เดือน และเวลาในการเก็บน้ำมันผ่านไป 24 เดือน องค์ประกอบของกรดไขมันเปลี่ยนแปลงเพียงเล็กน้อย แต่ค่าของกรด ปริมาณน้ำ และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันมีการเปลี่ยนแปลงดังนี้ คือ ค่าของกรดเมื่อระยะเวลาผ่านไป 24 เดือน ค่ากรดเพิ่มขึ้น จาก 1.31-1.51 มก. โปแทสเซียมไฮดรอกไซด์/กรัม คิดเป็นเปอร์เซ็นต์ที่เพิ่มขึ้น 15.27% ปริมาณน้ำเพิ่มขึ้นเพียงเล็กน้อย คือ เพิ่มขึ้นจาก 0.07 – 0.08% คิดเป็นเปอร์เซ็นต์ที่เพิ่มขึ้น 14.29% และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิ 110 °ซ. มีค่าลดลง จาก 13.90-8.75 ชั่วโมง คิดเป็นเปอร์เซ็นต์ที่ลดลง 37.05%.

ผลของการเก็บน้ำมันสบู่ดำตัวอย่าง A ซึ่งซื้อมาจากจังหวัดสุพรรณบุรี และน้ำมันสบู่ดำตัวอย่าง B ซึ่งซื้อมาจากจังหวัดนครราชสีมา ซึ่งนำมาเก็บไว้ในภาชนะพลาสติก และภาชนะสังกะสี เป็นระยะเวลา 24 เดือน พบว่าน้ำมันสบู่ดำตัวอย่าง A ที่เก็บไว้ในภาชนะพลาสติก ค่าของกรดมีค่าเพิ่มขึ้น จาก 2.34 เป็น 3.55 มิลลิกรัมโปแทสเซียมต่อกรัมไขมัน คิดเป็นเปอร์เซ็นต์ที่เพิ่มขึ้น 33.70%, ค่าของปริมาณน้ำ มีค่าเพิ่มขึ้นจาก 0.09-0.1 เปอร์เซ็นต์ คิดเป็นเปอร์เซ็นต์ที่เพิ่มขึ้น 11.11% และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน มีค่าลดลง จาก 12 เป็น 7.80 ชั่วโมง คิดเป็นเปอร์เซ็นต์ที่ลดลง 35%, สำหรับผลการเก็บน้ำมันสบู่ดำตัวอย่าง A ในภาชนะสังกะสี เป็นระยะเวลา 24 เดือน พบว่าผลการทดลองมีแนวโน้มเช่นเดียวกันกับผลการเก็บน้ำมันสบู่ดำในภาชนะพลาสติก คือ ค่าของกรด มีค่าเพิ่มขึ้น จาก 2.34 เป็น 3.59 มิลลิกรัมโปแทสเซียมต่อกรัมไขมัน คิดเป็นเปอร์เซ็นต์เพิ่มขึ้น 0.35%, ค่าของปริมาณน้ำเพิ่มขึ้นจาก 0.09 เป็น 0.1% คิดเป็นเปอร์เซ็นต์ที่เพิ่มขึ้น 11.11% ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน มีค่าลดลง จาก 12 เป็น 7.12 ชั่วโมง คิดเป็นเปอร์เซ็นต์ที่ลดลง 40.67%.

ผลของการเก็บน้ำมันสบู่ดำตัวอย่าง B ในภาชนะพลาสติก ค่าของกรดมีค่าเพิ่มขึ้นจาก 5.85 เป็น 7.68 มิลลิกรัมโปแทสเซียมต่อกรัมไขมันคิดเป็นเปอร์เซ็นต์ที่เพิ่มขึ้น 31.28%, ค่าของปริมาณน้ำ มีค่าเพิ่มขึ้นจาก 0.09-0.1 เปอร์เซ็นต์ คิดเป็นเปอร์เซ็นต์ที่เพิ่มขึ้น 11.11% และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน มีค่าลดลง จาก 7.68 เป็น 5.85 ชั่วโมง คิดเป็นเปอร์เซ็นต์ที่ลดลง 23.83%

สำหรับผลการเก็บน้ำมันสบู่ดำตัวอย่าง B ในภาชนะสังกะสี เป็นระยะเวลา 24 เดือน พบว่าผลการทดลองมีแนวโน้มเช่นเดียวกับผลการเก็บน้ำมันสบู่ดำในภาชนะพลาสติก คือ ค่าของกรด มีค่าเพิ่มขึ้น จาก 5.85 เป็น 7.8 มิลลิกรัมโพแทสเซียมต่อกรัมน้ำมัน คิดเป็นเปอร์เซ็นต์เพิ่มขึ้น 25%, ค่าของปริมาณน้ำเพิ่มขึ้นจาก 0.09 เป็น 0.1% คิดเป็นเปอร์เซ็นต์ที่เพิ่มขึ้น 11.11% ค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกเดชัน มีค่าลดลง จาก 7.68 เป็น 5.35 ชั่วโมง คิดเป็นเปอร์เซ็นต์ที่ลดลง 30.34%

## 5. ข้อเสนอแนะ

จากการศึกษาและวิจัยปริมาณและคุณสมบัติของน้ำมันสบู่ดำ จากการเก็บน้ำมัน ณ ช่วงเวลาต่างๆ นั้นพบว่า ถ้าจะซื้อเมล็ดสบู่ดำหรือซื้อน้ำมันสบู่ดำจากที่ต่างๆ แล้วมาทำการผลิตเป็นไบโอดีเซลนั้น จะไม่สามารถควบคุมค่าความเป็นกรด, ปริมาณน้ำ และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันที่อุณหภูมิ 110 °ซ. ของน้ำมันสบู่ดำเริ่มต้นได้. จึงมีผลกระทบต่ออุตสาหกรรมการผลิตไบโอดีเซลจากน้ำมันสบู่ดำ.

ดังนั้น ก่อนการซื้อน้ำมันสบู่ดำจากผู้จำหน่าย จึงควรขอตัวอย่างเพื่อมาตรวจสอบค่าความเป็นกรด, ปริมาณน้ำ และค่าเสถียรภาพต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน ที่อุณหภูมิ 110 °ซ. ก่อน เนื่องจาก คุณสมบัติเหล่านี้ ของน้ำมันสบู่ดำจะเปลี่ยนแปลงไปตามระยะเวลาการเก็บ และต้องมีการวางแผนการผลิต พร้อมกับการจัดหาวัตถุดิบในการผลิตไบโอดีเซลเป็นอย่างดี.

## 6. เอกสารอ้างอิง

- เจนวนิชปัญจกุล, พิศมัย และคณะ. 2524. การศึกษาคุณสมบัติเบื้องต้นของน้ำมันเมล็ดสบู่ดำ, กรุงเทพฯ: สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย.
- ภาสบุตร, ระพีพันธุ์. (มปป.). การใช้น้ำมันสบู่ดำกับเครื่องยนต์ดีเซลในไร่นา, เอกสารประกอบการฝึกอบรมโครงการนำร่องการใช้น้ำมันสบู่ดำกับเครื่องยนต์ดีเซล, กรุงเทพฯ: กรมส่งเสริมการเกษตร.
- แสนทวีสุข, ชุมสันติ; จรรยาเลิศอดุลย์, อดุลย์ และ เตชะรุ่งไพศาล, พิสิษฐ์. 2548. การประชุมวิชาการเครือข่ายพลังงานแห่งประเทศไทยครั้งที่ 1, 11-13 พฤษภาคม 2548, โรงแรมแอมบาสซาเดอร์ซิตี จอมเทียน, ชลบุรี, หน้า AE09-1 - AE09-5
- Ashwani Kumar, Satyawati Sharma, 2008. "An evaluation of multipurpose oil seed crop for industrial uses (*Jatropha curcas* L.):A review," *Journal of Industrial Crops Products*, **28**, pp. 1-10.
- Kandpal, J.B. and Mira Madan, 1995. "Jatropha curcas : a renewable source of energy for meeting future energy needs," *Journal of Renewable Energy*, **6**(2) pp. 159-160.