



ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright © by Chiang Mai University  
All rights reserved



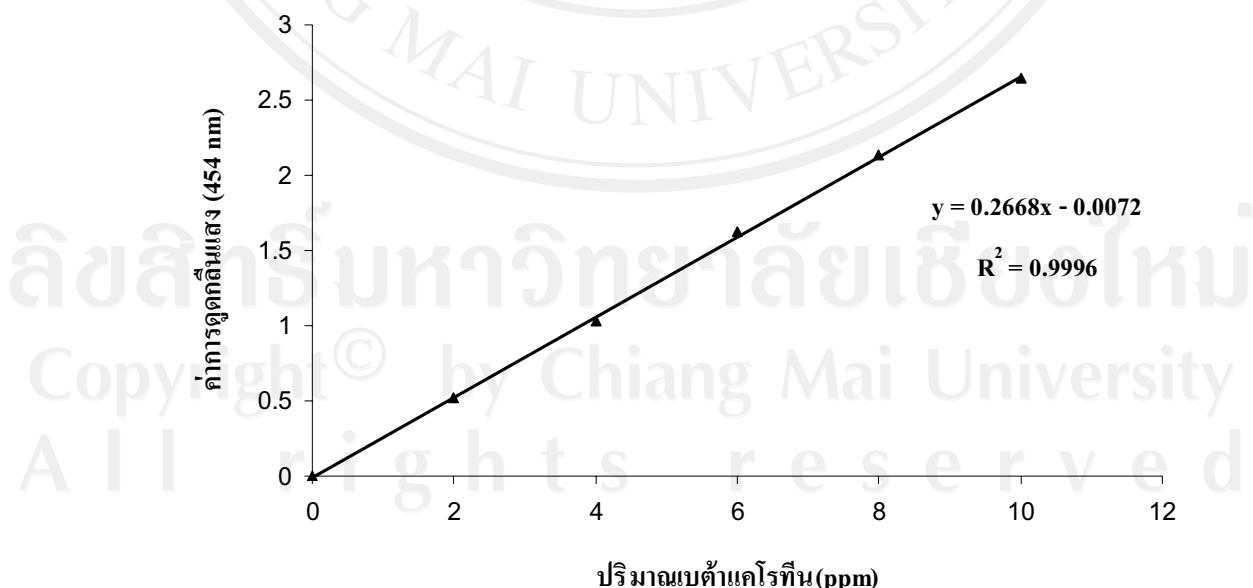
ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright © by Chiang Mai University  
All rights reserved

## การวิเคราะห์คุณภาพทางเคมีและกายภาพ

### วิธีสร้างกราฟมาตรฐานเบ้าแคโรทิน

สร้างกราฟมาตรฐานเบ้าแคโรทิน ตามวิธีที่ดัดแปลงจาก AOAC (2002) และลลิตา (2550) ดังนี้

1. ชั่งเบ้าแคโรทินมาตรฐาน 0.0040 กรัม ลงในบีกเกอร์ขนาด 50 มิลลิลิตร ละลายด้วย เอสกเซนจำนวน 10.00 มิลลิลิตร
2. ปรับปริมาตรสารละลายในข้อ 1 ให้ครบ 100 มิลลิลิตร ในขวดปรับปริมาตรด้วยเอสกเซน
3. ปีเปตสารละลายในข้อ 2 มา 12.5 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้ครบ 50.0 มิลลิลิตร ในขวด ปรับปริมาตรด้วยเอสกเซน
4. ปีเปตสารละลายในข้อ 3 มา 2.0, 4.0, 6.0, 8.0 และ 10.0 มิลลิลิตร ใส่ในขวดปรับปริมาตร ปรับปริมาตรให้ครบ 10 มิลลิลิตรด้วยเอสกเซน
5. นำสารละลายมาตรฐานเบ้าแคโรทินในข้อ 4 ทึ้งหมุดที่เตรียม ไว้มารัดค่าการดูดกลืนแสง ด้วยเครื่องสเปกโตรโฟโตมิเตอร์ที่ความยาวคลื่น 454 นาโนเมตร โดยใช้เอสกเซนเป็น blank บันทึกค่าที่วัดได้
6. นำค่าที่วัดได้มานเขียนกราฟความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเบ้าแคโรทิน (ppm) กับค่าการ ดูดกลืนแสงที่อ่านได้ แล้วทำการเส้นตรงจากราฟ



ภาพที่ ก-1 กราฟมาตรฐานความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณเบ้าแคโรทิน (ppm) กับค่าการดูดกลืน- แสงที่ความยาวคลื่น 454 นาโนเมตร

### การวิเคราะห์ปริมาณแครอทีนอยด์ทั้งหมด

ตัวอย่างการคำนวณหาปริมาณแครอทีนอยด์ทั้งหมด (ประยุกต์จากวิธีของพรอนิกา, 2536)

นำค่าที่วัดได้เทียบกับสมการส่วนตัวของสารมาตรฐานเบต้าแครอทีน

$$Y = aX + b$$

โดย  $Y$  คือ ค่าการดูดกลืนแสงที่อ่านได้ของตัวอย่างแครอทีนอยด์

$X$  คือ ปริมาณแครอทีนอยด์ในตัวอย่าง (ppm)

### การคำนวณหาปริมาณเบต้าแครอทีนในตัวอย่าง

สารสกัด 10 มิลลิลิตร ได้ค่าการดูดกลืนแสง  $Y$  เมื่อนำไปเทียบกับสมการของกราฟมาตรฐานได้ความเข้มข้น  $X$  ppm

แสดงว่า	สารสกัด	1,000 มิลลิลิตร	มีสารเบต้าแครอทีนอยู่	$X$ มิลลิกรัม
	ถ้าสารสกัด	10 มิลลิลิตร	จะมีสารเบต้าแครอทีนอยู่	$\frac{X \times 25}{1000}$
				= $Z$ มิลลิกรัม

เนื่องจากสารสกัด 10 มิลลิลิตร มาจากตัวอย่าง  $M$  กรัม

แสดงว่า	กะเพรา	$M$ กรัม	มีสารเบต้าแครอทีนอยู่	$Z$ มิลลิกรัม
	ถ้ากะเพรา	100 มิลลิลิตร	จะมีสารเบต้าแครอทีนอยู่	$\frac{Z \times 100}{M}$
				= $C$ มิลลิกรัม

ดังนั้นกะเพราจะมีปริมาณสารเบต้าแครอทีน  $C$  มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม



ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright © by Chiang Mai University  
All rights reserved

1. วัตถุดิบที่ใช้ในการผลิตสกัดและผลิตสารเก็บกักแครอทีนอยด์จากใบกะเพรา



ภาพที่ ข-1 ใบกะเพราแห้งอบแห้ง



ภาพที่ ข-2 ผงใบกะเพราอบแห้งที่ใช้ในการสกัด



ภาพที่ ข-3 สารสกัดแครอทีนอยด์จากใบกะเพรา

2. เครื่องมือที่ใช้ในการทดลอง



ภาพที่ ข-4 เครื่องอบแห้งไมโครเวฟสูญญากาศแบบถังหมุน



ภาพที่ ข-5 เครื่องทำแห้งแบบแข็งเยือกแข็ง



ภาพที่ ข-6 การระเหยอุตสาหกรรมลอกอกจากสารสกัดกะเพราด้วยเครื่องสุญญากาศ

3. ผลิตภัณฑ์สารเก็บกักแครอทีนอยด์จากใบกะเพรา



ภาพที่ ข-7 สารเก็บกักแครอทีนอยด์จากใบกะเพรา



ภาพที่ ข-8 สารเก็บกักแครอทีนอยด์จากใบกะเพรา ที่ระดับความชื้นสัมพath์ต่างๆ กัน ในวันที่ 3  
All rights reserved



ภาพที่ ข-9 สารเก็บกักแครโตรีนอยด์จากใบกะเพรา ที่ระดับความชื้นสัมพath์ต่างๆ กัน ในวันที่ 6



ภาพที่ ข-10 สารเก็บกักแครโตรีนอยด์จากใบกะเพรา ที่ระดับความชื้นสัมพath์ต่างๆ กัน ในวันที่ 9



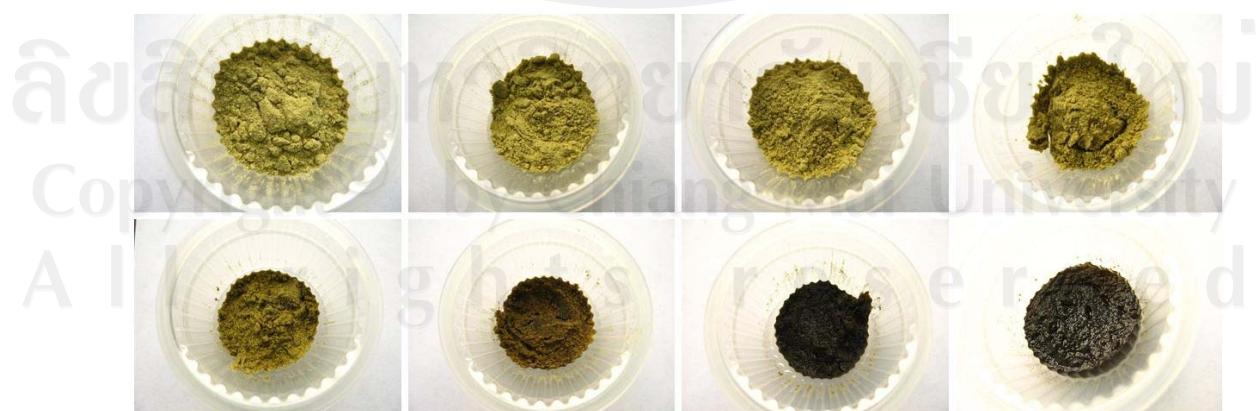
ภาพที่ ข-11 สารเก็บกักแครโตรีนอยด์จากใบกะเพรา ที่ระดับความชื้นสัมพath์ต่างๆ กัน ในวันที่ 12



ภาพที่ ข-12 สารเก็บกักแครอทีนอยด์จากใบกะเพรา ที่ระดับความชื้นสัมพath์ต่างๆ กัน ในวันที่ 15



ภาพที่ ข-13 สารเก็บกักแครอทีนอยด์จากใบกะเพรา ที่ระดับความชื้นสัมพath์ต่างๆ กัน ในวันที่ 18



ภาพที่ ข-14 สารเก็บกักแครอทีนอยด์จากใบกะเพรา ที่ระดับความชื้นสัมพath์ต่างๆ กันในวันที่ 21



ภาพที่ ข-15 สารเก็บกักแครอทีนอยด์จากใบกะเพรา ที่ระดับความชื้นสัมพath์ต่างๆกัน ในวันที่ 24



ภาพที่ ข-16 สารเก็บกักแครอทีนอยด์จากใบกะเพรา ที่ระดับความชื้นสัมพath์ต่างๆกัน ในวันที่ 27

จิรศิริมหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright<sup>©</sup> by Chiang Mai University  
All rights reserved



ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่  
Copyright<sup>©</sup> by Chiang Mai University  
All rights reserved

**การทดสอบผลิตภัณฑ์มันฝรั่งแผ่นทดสอบที่มีการเติมสารเก็บกักแครอฟทีนอยด์จากในกะเพรา**

แบบทดสอบนี้จัดทำขึ้นเพื่อเป็นข้อมูลประกอบการประยุกต์ใช้สารเก็บกักแครอฟทีนอยด์จากในกะเพราซึ่งเป็นส่วนหนึ่งในวิทยานิพนธ์ของนางสาวพิพสุดา อาสาสรรพกิจ นักศึกษาปริญญาโท สาขาวิชาการพัฒนาผลิตภัณฑ์ อุตสาหกรรมเกษตร คณะอุตสาหกรรมเกษตร มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

ผู้ประเมิน : \_\_\_\_\_ วันที่ : \_\_\_\_\_

---

**ตอนที่ 1 :**

คำแนะนำ กรุณาทดสอบตามลำดับที่นำเสนอด้วยคะแนน ความชอบ 1-9 ในแต่ละคุณลักษณะ ตามความรู้สึกของท่าน กรุณาปั่นปากและดูมีน้ำก่อนทดสอบตัวอย่างฉีดไปทุกรั้ง แล้วคะแนนความชอบ

ตัวอย่าง : ให้คะแนนความชอบของตัวอย่างที่ได้รับ

- |                               |                  |
|-------------------------------|------------------|
| 1 = ไม่ชอบมากที่สุด           | 6 = ชอบเล็กน้อย  |
| 2 = ไม่ชอบมาก                 | 7 = ชอบปานกลาง   |
| 3 = ไม่ชอบปานกลาง             | 8 = ชอบมาก       |
| 4 = ไม่ชอบเล็กน้อย            | 9 = ชอบมากที่สุด |
| 5 = บอกไม่ได้ว่าชอบหรือไม่ชอบ |                  |

คุณลักษณะ	คะแนนความชอบของรหัสตัวอย่าง				
	1	2	3	4	5
ความชอบโดยรวม					
สี					
กลิ่นรส					

## ประวัติผู้เขียน

ชื่อ - สกุล

นางสาวพิพสุดา อาสาสรพกิจ

วัน เดือน ปี เกิด

4 พฤษภาคม 2528

ประวัติการศึกษา

ระดับมัธยมศึกษาตอนปลาย

โรงเรียนมงฟอร์ตวิทยาลัย จังหวัดเชียงใหม่ ปีการศึกษา 2545

ระดับปริญญาตรี

วิทยาศาสตรบัณฑิต สาขาวิชาเทคโนโลยีการพัฒนาผลิตภัณฑ์  
คณะอุตสาหกรรมแม่คร มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ ปีการศึกษา 2550

ประวัติผลงานวิจัยที่ตีพิมพ์เผยแพร่

พิพสุดา อาสาสรพกิจ นิพรพรรณ มุทุมล และสุทธศน สุรัสว. 2550. การปรับปรุงคุณภาพสตอร  
เบอร์อ่อนแห้งโดยกระบวนการออสโนมิกดีไฮเดรชั่นสภาพะสุญญากาศ. วารสารวิทย  
เกษตร. 38: 317-320.

พิพสุดา อาสาสรพกิจ และสุทธศน สุรัสว. 2552. ผลของตัวทำละลายที่มีต่อปริมาณแครโโรที  
โนยด์ที่สกัดได้จากใบกะเพรา (*Ocimum sanctum L.*). การประชุมวิชาการอุตสาหกรรม  
เกษตร ครั้งที่ 1. วันที่ 20-21 พฤศจิกายน 2552, มหาวิทยาลัยเชียงใหม่. เชียงใหม่.