

บทที่ ๓

อุปกรณ์และวิธีการวิจัย

พืชทดลอง

ผลลัพธ์ที่พันธุ์ข้าวโพดต้น สายพันธุ์ ๑๘๔ ของสถาบันวิจัยฯ

อุปกรณ์

1. ตู้เย็น (inter cooler)

2. เครื่องซึ่งอิเล็กทรอนิกส์ ทนนิยม 2 ตำแหน่ง รุ่น Precisa 1620C ของบริษัท Precisa Instruments AG ประเทศสวิตเซอร์แลนด์

3. เครื่องซึ่งอิเล็กทรอนิกส์ ทนนิยม 4 ตำแหน่ง รุ่น I 1800 ของบริษัท ไซแอนติพิค ประเทศเยอรมัน

4. ตู้อบ ยี่ห้อ binder รุ่น F240 No. 88085 ของบริษัท Binder ประเทศเยอรมัน

5. เครื่องบดตัวอย่างพืช ยี่ห้อ KiKa-werke รุ่น MF 10 ของบริษัท KMBH & Co. KG ประเทศเยอรมัน พร้อมตะกรงร่อน ขนาด 35 เมซ

6. เครื่องวัดปริมาณของเชิงที่ละลายน้ำได้ทั้งหมด (hand refractometer) ยี่ห้อ N-1E(0-32 brix) ของบริษัท Atago ประเทศญี่ปุ่น

7. เครื่องวัดความแน่นเนื้อ (firmness tester) รุ่น KM ของบริษัท Fujiwa ประเทศญี่ปุ่น ขนาด 1 กิโลกรัม ใช้วัสดุทรงกระบอก (cylinder shape) ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 5 มิลลิเมตร

8. เครื่องวัดสี (chroma meter) ของบริษัท Minolta รุ่น CR-300 ประเทศญี่ปุ่น หัววัด CR-310 และใช้แหล่งกำเนิดแสง D65

9. เครื่องสเปกโตรโฟโตมิเตอร์ (Spectrophotometer) ยี่ห้อ Hitachi รุ่น U-2001 ประเทศญี่ปุ่น

10. เครื่องหั่นห่ำ ของบริษัท Hettich zentrifugen รุ่น D-78532 ประเทศสวิตเซอร์แลนด์

11. หลอดหยด (dropper) แท่งแก้ว บรรจุกรอง ปากคีบ

12. บีกเกอร์ ขนาด 10, 50, 100, 250, 500 และ 1000 มิลลิลิตร

13. ขวดรูปมนต์ (erlenmeyer flask) ขนาด 125, 250 และ 500 มิลลิลิตร

14. ขวดปรับปริมาตร (volumetric flask) ขนาด 5, 25, 50, 100, และ 500 มิลลิลิตร

15. กระดาษกรอง Whatman No. 1

16. ไม้บรรทัด และเวอร์เนียแคลิปเปอร์ (verneer caliper) ของบริษัท Naza ประเทศไทย
17. ป้ายพลาสติก กระติกน้ำแข็ง ถุงพลาสติก 5 x 7 นิ้ว ถุงกระดาษ
18. โถดูดความชื้น (desiccator)
19. โกร่งบด
20. เครื่องวัดความเป็นกรดเป็นด่าง (pH meter) รุ่น HI 9021 ของบริษัท Hanna
21. หม้อปรับอุณหภูมิ (water bath)
22. ตู้คุกควัน (fume hood)
23. magnetic stirer และ Vortex Genie – 2 รุ่น G-560E ของบริษัท Scientific Industries ประเทศไทย
24. ขวดพลาสติกขนาด 120 ซีซี
25. ขวดเตี้า ขนาด 500 ซีซี
26. กล้องถ่ายรูปดิจิตอล (digital camera)

สถานที่ใช้ในการดำเนินการวิจัย

1. ห้องปฏิบัติการภาควิชาพืชสวน คณะเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
2. ห้องปฏิบัติการกลาง คณะเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
3. ห้องปฏิบัติการวิทยาการหลังการเก็บเกี่ยว คณะเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
4. สำนักวิจัยและส่งเสริมวิชาการการเกษตร มหาวิทยาลัยแม่โจ้

ระยะเวลาการดำเนินการ

ระหว่างเดือน เมษายน 2548 – เมษายน 2549

ส่วนบินมหาวิทยาลัยเชียงใหม่
 Copyright © by Chiang Mai University
 All rights reserved

วิธีการวิจัย

การเตรียมผลลัพธ์

ใช้ผลลัพธ์ที่พันธุ์จักรพรรดิซึ่งเก็บเกี่ยวมาจากสวนเกษตรกร อ.ฟ้าง จ.เชียงใหม่ ภายในเวลาไม่เกิน 4 ชั่วโมง โดยทำการคัดขนาดผลลัพธ์ที่แก่จัด ให้มีขนาดใกล้เคียงกัน ผลมีสีแดงตั้งแต่ 90 เปอร์เซ็นต์ขึ้นไป มีสภาพสดไม่มีรอยชำรุด คำหนานิจากโรคแมลง และคำหนานิอื่นๆ ตัดก้านออก ให้เหลือประมาณ 5 มิลลิเมตร

การทดลองที่ 1 ระดับความเข้มข้นของ carnauba wax ต่อคุณภาพผลลัพธ์พันธุ์จักรพรรดิ

ศึกษาระดับความเข้มข้นต่างๆ ของการยึดอายุการเก็บรักษาผลลัพธ์พันธุ์จักรพรรดิเปรียบเทียบกับการไม่ใช้สารเคลือบผิว วางแผนการทดลองแบบสุ่มสมบูรณ์ completely randomized design ; CRD แต่ละกรวยวิธีทำ 4 ชั้น โดยประกอบด้วย 4 กรรมวิธีดังนี้

กรรมวิธีที่ 1 ไม่เคลือบผิว

กรรมวิธีที่ 2 เคลือบผิวด้วย carnauba wax 0.5%

กรรมวิธีที่ 3 เคลือบผิวด้วย carnauba wax 1%

กรรมวิธีที่ 4 เคลือบผิวด้วย carnauba wax 1.5%

โดยนำผลลัพธ์ล้างทำความสะอาดด้วยสารละลาย HCl 1 เปอร์เซ็นต์ ผสมกับ citric acid 1 เปอร์เซ็นต์ ผงให้แห้งแล้วนำไปทดลอง โดยเตรียมสารละลาย carnauba wax ปริมาตร 1,000 มิลลิลิตร ดังนี้ นำนิคเกอร์ที่บรรจุ carnauba wax ไปละลายที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียสในน้ำอุณหภูมิ นำ carnauba wax ปริมาตร 5, 10 และ 15 มิลลิลิตรตามลำดับกรรมวิธีที่กล่าวข้างต้น ผสมกับสารลดแรงตึงผิว (tween 80) ปริมาตร 20 มิลลิลิตร เขย่าให้เข้ากันด้วยเครื่องเหวี่ยงประมาณ 1 นาที และเติมน้ำกลั่นที่มีอุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส ปรับปริมาตรเป็น 1,000 มิลลิลิตร เขย่าให้เข้ากันอีกครั้งนานประมาณ 10 นาที นำผลลัพธ์พันธุ์จักรพรรดิในตะกร้าจุ่มลงในสารละลาย carnauba wax นานประมาณ 1 นาที ยกขึ้นผงให้แห้ง นำผลลัพธ์พันธุ์จักรพรรดิ 5 ผล/ถุง โดยใช้ถุงพลาสติกพอลิไพรพลีน ขนาด 5×7 นิ้ว ที่เจาะรูด้วยเข็มหมุดจำนวน 1 รู/ตารางนิ้ว หรือด้านละ 28 รู/ถุง และรัดปากถุงด้วยยางรัดของ นำไปเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 3 ± 1 องศาเซลเซียส สุ่มตัวอย่างเพื่อบันทึกผลวันละ 4 ถุง/กรรมวิธี หรือ 1 ถุง/ชั้น โดยทำการบันทึกผลทุก 3 วัน จนกว่าผลลัพธ์จะเสื่อมมากกว่า 50% จึงสิ้นสุดการทดลอง

การทดลองที่ 2 ผลของสารเคลือบผิวชนิดต่างๆต่อคุณภาพผลลัพธ์พันธุ์อกรพรรดิ

ศึกษานิขของสารเคลือบผิวต่อการยึดอายุการเก็บรักษาผลลัพธ์พันธุ์อกรพรรดิ เมื่อเปรียบเทียบกับ การไม่ใช้สารเคลือบผิว วางแผนการทดลองแบบสุ่มสมบูรณ์ completely randomized design ; CRD แต่ ละกรรมวิธีทำ 4 ชั้น โดยประกอบด้วย 4 กรรมวิธีดังนี้

กรรมวิธีที่ 1 ไม่เคลือบผิว

กรรมวิธีที่ 2 เคลือบผิวด้วย carnauba wax 0.5%

กรรมวิธีที่ 3 เคลือบผิวด้วย TEYCER-K (18% shellac, carnauba wax and coadjuvants)

กรรมวิธีที่ 4 เคลือบผิวด้วย TEYCER-P (18% shellac, oxidized polyethylene wax and coadjuvants)

นำผลลัพธ์พันธุ์ส่างทำความสะอาดด้วยสารละลาย HCl 1 เปอร์เซ็นต์ ผสมกับ citric acid 1 เปอร์เซ็นต์ และจึงนำไปทดลอง โดยเตรียมสารละลาย TEYCER-K และ TEYCER-P ปริมาตร 1000 มิลลิลิตรดังนี้ นำสารละลาย TEYCER-K และ TEYCER-P ปริมาตร 20 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรเป็น 1000 มิลลิลิตร ด้วยน้ำกลั่นอุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส เขย่าให้เข้ากันด้วยเครื่องเหวี่ยงนานประมาณ 5 นาที นำผลลัพธ์พันธุ์ในตะกร้าจุ่มลงในสารละลาย นานประมาณ 5 นาที ยกขึ้นผึ้งให้แห้ง นำผลลัพธ์พันธุ์ จำนวน 5 ถุง/ถุง โดยใช้ถุงพลาสติกขนาด 5×7 นิ้ว ที่เจาะรูด้วยเข็มหมุดจำนวน 1 รู/ตารางนิ้ว หรือด้านละ 28 รู/ถุง และรัดปากถุงด้วยยางรัดของ นำไปเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 3 ± 1 องศาเซลเซียส ต่อคัวอย่างเพื่อบันทึกผลวันละ 4 ถุง/กรรมวิธี หรือ 1 ถุง/ชั้น โดยทำการบันทึกผลทุก 3 วัน จนกว่าผลลัพธ์จะมีการเน่าเสียมากกว่า 50% จึงสิ้นสุดการทดลอง

บันทึกผลการทดลอง

1. การสูญเสียน้ำหนักสด (Fresh weight loss) โดยนำผลลัพธ์พันธุ์ที่ได้จากการทดลองมาซึ่งทุกถุง ในวันแรกของการทดลอง และวันที่ทำการทดลอง ด้วยเครื่องซึ่งละเอียดทอนนิยม 2 คำแห่ง จากนั้นหา เปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักจากสูตร (AOAC, 1984)

$$\text{เปอร์เซ็นต์การสูญเสียน้ำหนักสด} = \frac{(A - B)}{A} \times 100$$

$$A = \text{น้ำหนักตัวอย่างสดวันแรกที่ทำการทดลอง (กรัม)}$$

$$B = \text{น้ำหนักตัวอย่างสดวันที่เก็บรักษา (กรัม)}$$

2. เปอร์เซ็นต์น้ำหนักแห้ง (Dry weight percentage) ของเนื้อ เปลือก และเมล็ด โดยนำผลลัพธ์ที่ได้แต่ละกรรมวิธีแยกส่วน เนื้อ เปลือก และเมล็ด ซึ่งน้ำหนักโดยใช้เครื่องชั่งละเอียด 4 ตำแหน่ง แล้วนำเข้าคู่อบอุ่นที่ 70° ระยะเวลา 72 ชั่วโมง จากนั้น นำมาซึ่งอีกครั้ง แล้วคำนวณหาเปอร์เซ็นต์น้ำหนักแห้งจากสูตร

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

A = น้ำหนักตัวอย่างสดก่อนอบ (กรัม)

B = น้ำหนักตัวอย่างแห้งหลังอบ (กรัม)

3. ความแน่นเนื้อ (Firmness) ของผลลัพธ์ โดยแกะเปลือกผลแล้วใช้ digital firmness tester หัวเจาะทรงกระบอกเดินผ่านผ่าศูนย์กลาง 1 เซนติเมตร แทงเข้าไปในเนื้อผลลัพธ์ลึก 0.5 เซนติเมตร เพื่อหาความแน่นเนื้อ หน่วยเป็นกิโลกรัมต่อตารางเซนติเมตร โดยสูตรที่ใช้ในการคำนวณคือ

$$\text{พื้นที่หน้าตัดทรงกลม } \pi r^2 \text{ ซม.}^2 \text{ มีความแน่นเนื้อ } Z \text{ กก./ซ.ม.}^2$$

$$\text{ถ้าพื้นที่หน้าตัดทรงกลม } 1 \text{ ซม.}^2 \text{ มีความแน่นเนื้อ } Z \text{ กก. } X 1 \text{ ซ.ม.}^2 \text{ กก./ซ.ม.}^2$$

$$\pi r^2 \text{ ซ.ม.}^2$$

Z = ความแน่นเนื้อ (กก./ซ.ม.²)

r = รัศมีของหัวทรงกระบอก เท่ากับ 0.5 เซนติเมตร

$$\pi = 3.143$$

4. วัดการเปลี่ยนแปลงสีผิวเปลือก โดยใช้เครื่องวัดสี chroma meter Minolta CR-300 วัดค่าสีเปลือกของผลต้านข้าง 2 ด้าน ค่าวัดสีที่ได้จะแสดงในรูปค่า L*, a* และ b* ซึ่งแสดงรายละเอียดดังต่อไปนี้

L* = the lightness factor (value)

a*, b* = the chromaticity coordinates (hue, chroma)

เมื่อค่า L* เป็นค่าที่แสดงความมืดและความสว่างของสี มีค่าตั้งแต่ 0-100 ถ้าค่า L* มีค่าเข้าใกล้ 0 แสดงว่าสีมีความสว่างน้อย หากมีค่าใกล้ 100 แสดงว่าสีมีความสว่างมาก ค่า a* เป็นค่าที่แสดงสีเขียวและสีแดง ถ้าค่า a* มีค่าเป็นลบ แสดงว่าสีมีสีเขียว หากมีค่าเป็นบวกแสดงว่าสีมีสีแดง และค่า b* เป็นค่าที่แสดงสีน้ำเงินและสีเหลือง ถ้าค่า b* มีค่าเป็นลบ แสดงว่าสีมีสีน้ำเงิน หากมีค่าเป็นบวกแสดงว่าสีเหลือง ทั้งค่า a* และ b* หากมีค่าเป็น 0 แสดงว่าสีเทา

5. การเกิดอาการเปลือกสีน้ำตาล (Browning) โดยการให้คะแนนดังนี้ (ภาพที่ 4)

0 คะแนน = ปกติ

1 คะแนน = browning 1-2 เปอร์เซ็นต์ของพื้นที่ผิวเปลือก

2 คะแนน = browning 3-5 เปอร์เซ็นต์ของพื้นที่ผิวเปลือก

3 คะแนน = browning 6-10 เปอร์เซ็นต์ของพื้นที่ผิวเปลือก

4 คะแนน = browning 11-25 เปอร์เซ็นต์ของพื้นที่ผิวเปลือก

5 คะแนน = browning 26-50 เปอร์เซ็นต์ของพื้นที่ผิวเปลือก

6 คะแนน = browning 51-100 เปอร์เซ็นต์ของพื้นที่ผิวเปลือก



ภาพที่ 4 คะแนนการเกิดเปลือกสีน้ำตาล

6. ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ (Total soluble solids ; TSS) โดยนำเนื้อลินจีนคั้น เอาเฉพาะน้ำ แล้ววัดหาค่า TSS ด้วย hand refractometer อ่านค่าเป็นองศาบริกซ์ ซึ่งอ่านค่าได้ตั้งแต่ 0-32 องศาบริกซ์ โดยใช้น้ำกัลล์เป็นตัวเปรียบเทียบ

7. ปริมาณกรดที่ไห้ตetricได้ (Titratable acidity ; TA) เตรียมน้ำลินจีโดยนำเนื้อลินจีแต่ละกรัมวิธี จำนวน 100 กรัมมาคั้นน้ำด้วยที่ปั่นบดผลไม้ชื่อ PENSONIC รุ่น PM-210 และนำน้ำคั้นมา 5 มล. ใส่ลงในขวดแก้ว แล้วหยดสารละลายพื้นอฟทาลีน 1 เมอร์เซ็นต์ เป็นอินดิเคเตอร์ 1-2 หยด แล้วนำไปไห้ตetricกับสารละลายค่าคงมาตรฐาน (NaOH) เพิ่มขึ้น 0.1 นอร์มอล จนถึงจุดสูตร จากนั้นหาปริมาณกรดในรูปของกรดมาลิก ดังนี้

เมื่อเทียบกับกรดมาลิก

$$1 \text{ มิลลิลิตร } \text{ของ } \text{NaOH} \text{ ทำปฏิกิริยาพอดีกับกรดมาลิก } \text{เท่ากับ } 0.067 \text{ กรัม}$$

$$a \text{ มิลลิลิตร } \text{ของ } \text{NaOH} \text{ ทำปฏิกิริยาพอดีกับกรดมาลิก } \text{เท่ากับ } (0.067 \times b \times 0.1) / 1$$

$$= b \text{ กรัมสมมูลย์ } / 100 \text{ กรัมน้ำหนักสด}$$

8. ปริมาณแอนโชนิไซยานิน (Anthocyanin content) หากไห้โดยการตัดเปล่งตามวิธีของ Ragana (1997) ซึ่งนีขั้นตอนดังภาพที่ 5

นำเปลือกผลลินจี 1 กรัม (หันอย่างละเอียด ใส่ลงใน flask)

+ ethanolic HCl 25 มล.

(95 % ethanol : 1.5 N HCl = 85:15)

เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส 1 คืน

กรอง

ปรับปริมาตรด้วย ethanolic HCl ให้ได้ 100 มล.

วัดค่า absorbance (A) ที่ความยาวคลื่น 535 นาโนเมตร

ใช้สารละลาย ethanolic HCl เป็น blank

นำค่า A ที่ได้ไปแทนค่าในสูตรหาปริมาณแอนโชนิไซยานินทั้งหมด

หน่วยเป็น มิลลิกรัม / 100 กรัมน้ำหนักสด

ภาพที่ 5 แผนภูมิการหาปริมาณแอนโชนิไซยานิน (ตัดเปล่งจาก Ragana, 1997)

แล้วนำค่าที่ได้มาแทนค่าในสูตรดังนี้

โดย $\text{Total Absorbance} = A \text{ at } 535 \text{ nm} \times \text{final volume} \times 100$

weight (g)

$\text{Total anthocyanin content(mg/100 g flesh weight)} = \text{Total Absorbance}$

98.2

9. ปริมาณสารฟีโนลิกในเปลือก (Phenolic content) การสกัดสารจากเปลือกทำตามวิธีของ Ketsa and Atantee (1998) โดยนำเปลือกผลที่หั่นละเอียดจำนวน 3 กรัมจากผลจำนวน 4 ช้ำๆ ละ 4 ผล ใส่ในโกร่งบดที่แข็งเย็น เติมเอทซานอล 80 เปอร์เซ็นต์ ที่เย็นลงไปปริมาตร 12 มิลลิลิตร บดให้เข้ากันดี แล้วนำไปปั่นด้วยเครื่องปั่นความเร็วรอบ 12,000 รอบต่อนาที นาน 20 นาทีที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส ภายหลังการปั่นนำเฉพาะส่วนที่เป็นของเหลวใส่ไปในกระหงห้าปริมาณสารประกอบฟีโนลิกทั้งหมด ตามวิธีของ Singleton and Rossi (1965) ดังนี้

นำสารละลายใส่ที่สักดิ้นมาเจือจากลง 100 เท่า และนำสารละลายที่เจือจาก

แล้วมา 2 มิลลิลิตร ใส่ลงในขวดรูปมนต์ เติมสารละลายของ Folin – Ciocalteau reagent 10 เปอร์เซ็นต์ ปริมาตร 10 มิลลิลิตร ลงในขวดรูปมนต์นี้ ผสมให้เข้ากันแล้วนำมารวบไว้ที่อุณหภูมิห้องนาน 8 นาที หลังจากนั้น เติมสารละลายของ Na_2CO_3 7.5 เปอร์เซ็นต์ ปริมาตร 8 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากันวางไว้ที่อุณหภูมิห้องนาน 2 ชั่วโมง นำสารละลายที่ได้นี้ไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 765 นาโนเมตร โดยปริมาณสารประกอบฟีโนลิกทั้งหมดเมื่อเทียบกับกราฟมาตรฐานมีหน่วยเป็น มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม น้ำหนักเปลือกสด (ดังรายละเอียดในภาคผนวก) ดังสูตร

ปริมาณสารประกอบฟีโนลิกทั้งหมด (mg/100g น้ำหนักสด) = $20Y$

กำหนดให้ Y = ปริมาณ gallic acid ที่อ่านได้เมื่อเทียบกับกราฟมาตรฐาน (μg)

10. ปริมาณสารฟลาโวนอยด์ (Flavonoid content) การสกัดสารจากเปลือกทำตามวิธีของ Pirie and Mullins (1976) โดยนำเปลือกผลที่หั่นละเอียดจำนวน 2 กรัมจากผลจำนวน 4 ช้ำๆ ละ 5 ผล ใส่ในโกร่งบดที่แข็งเย็น เติม 1 เปอร์เซ็นต์ HCL-methanol ที่เย็นลงไปปริมาตร 10 มิลลิลิตร บดให้เข้ากันดีแล้วกรอง และปรับปริมาตรเป็น 50 มิลลิลิตร นำสารละลายที่ได้นี้ไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 325 นาโนเมตร (ดังรายละเอียดในภาคผนวก) วิเคราะห์หาปริมาณสารประกอบฟลาโวนอยด์ตามวิธีของ Zang D. and C. P. Quantik (1997) ดังสูตร

ปริมาณสารประกอบฟลาโวนอยด์ (mg/100g น้ำหนักสด) = $40Y$

กำหนดให้ Y = ปริมาณ gallic acid ที่อ่านได้เมื่อเทียบกับกราฟมาตรฐาน (μg)

11. การเน่าเสีย นับจำนวนผลที่เน่าเสียระหว่างการเก็บรักษา โดยเริ่มนับตั้งแต่วันที่พับการปะกฏาการของโรค และถ้าผลถูกทำลายโดยโรคจำนวนตั้งแต่ 50 เปอร์เซ็นต์ไปให้อีกว่าหนึ่งคราบ การเก็บรักษา โดยคำนวณเปอร์เซ็นต์การเน่าเสียดังนี้

0 = ไม่พับผลลินจ์ที่เน่าเสีย	= 0 เปอร์เซ็นต์
1 = พับผลลินจ์ที่เน่าเสีย 1 ผล	= 20 เปอร์เซ็นต์
2 = พับผลลินจ์ที่เน่าเสีย 2 ผล	= 40 เปอร์เซ็นต์
3 = พับผลลินจ์ที่เน่าเสีย 3 ผล	= 60 เปอร์เซ็นต์
4 = พับผลลินจ์ที่เน่าเสีย 4 ผล	= 80 เปอร์เซ็นต์
5 = พับผลลินจ์ที่เน่าเสีย 5 ผล	= 100 เปอร์เซ็นต์

12. คุณภาพในการบริโภค โดยการชิม ซึ่งใช้ผู้ชิม 5 คน ตลอดการทดลองเพื่อประเมินคุณภาพในการบริโภค โดยใช้หลักการให้คะแนนการยอมรับแบบ Hedonic scales (Scott *et al.*, 1982)

9 = ชอบมากที่สุด	4 = ไม่ชอบเด็กน้อย
8 = ชอบมาก	3 = ไม่ชอบปานกลาง
7 = ชอบปานกลาง	2 = ไม่ชอบมาก
6 = ชอบเด็กน้อย	1 = ไม่ชอบที่สุด
5 = เน่า	

13. วิเคราะห์น้ำตาลทั้งหมด (Total sugars ; TS) ในน้ำอ ตามวิธีการของ Dubois *et al.* (1956) ซึ่งเนื้อผลที่อบแห้งสนิท และบด แล้ว 0.05 กรัม. เติม 0.2 N H_2SO_4 40 มิลลิลิตร ปิดปากภาชนะด้วย อุลูวนัมฟอยด์ แล้วอุบที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 ชั่วโมง หลังจากนั้นนำออกจากตู้อบตั้งทิ้งไว้ให้เย็น (เขย่าด้วย Vortex Genie - 2) ปรับ pH ให้เป็นกลาง ด้วย 0.1, 1, 3, 5, 7 และ 10 N NaOH และ 50 เปอร์เซ็นต์ HCl โดยใช้ magnetic stirrer แล้วจึงปรับปริมาตรเป็น 50 มิลลิลิตรด้วยน้ำกลั่น กรองด้วยกระดาษ Whatman No.1 ใส่ขวดพลาสติก 100 มิลลิลิตร คุณสามารถถ่ายที่สกัดได้ 1 มิลลิลิตร ใส่ 0.1 N HCl 0.5 มิลลิลิตร นำไปปั่นใน water bath อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที แล้วนำหลอดทดลองมาแช่ในน้ำเย็น เติม 0.1 NaOH 0.5 มิลลิลิตร คุณสามารถน้ำ 1 มิลลิลิตร นำไปหา น้ำตาล ตามวิธีของ Nelson's reducing sugars (Hodge and Hofreiter, 1962) (ดังรายละเอียดในภาคผนวก)

14. วิเคราะห์น้ำตาลรีดิวชิง (Reducing sugars) ในเนื้อผล ด้วยวิธีการของ Khalafalla และ Palzkill (1990) นำเนื้อผลที่อ่อนแห้งบดละเอียดชั้นน้ำหนัก 0.05 กรัม เติม ethanol 50 เปอร์เซ็นต์ จำนวน 20 มิลลิลิตร ปิดปากภาชนะด้วยอลูมิเนียมฟอยล์ แล้วนำไปที่อุณหภูมิ 70 องศาเซลเซียส นาน 2 ชั่วโมง เบย่าขวดรูปชามพู่ๆ ทุกๆ 30 นาที เพื่อให้เกิดปฏิกิริยาสมบูรณ์ ตั้งทิ้งไว้ให้เย็น กรองคัวยกระดาย Whatman No.1 ปรับปริมาตรเป็น 100 มิลลิลิตร คุณสารละลายถักนี้ 1 มิลลิลิตร ไปวิเคราะห์น้ำตาลรีดิวชิง ด้วยวิธี Nelson's reducing sugars (Hodge and Hofreiter, 1962)

15. อายุการเก็บรักษา โดยบันทึกอายุการบริโภคได้ ตั้งแต่หลังการเก็บรักษาจนถึงระยะเวลาเดือนสองเดือน โดยตัดสินจากการเน่าเสียของผลลัพธ์ที่ทำการเก็บรักษาไว้ หากพบว่ามีจำนวนผลที่เน่าเสียตั้งแต่ 50 เปอร์เซ็นต์ของผลที่เก็บรักษาในถุงเดียวกันขึ้นไป ถือว่าหมดอายุการเก็บรักษาได้

การวิเคราะห์ทางสถิติ

วิเคราะห์ค่าทางสถิติ โดยวิเคราะห์ analysis of variance, coefficient of variation (C.V.), linear regression, correlation และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ย โดย LSD (Least – Significant Different) ที่ระดับความมั่นใจ 95 เปอร์เซ็นต์

จัดทำโดย ศ.ดร. นพดล ธรรมรงค์
ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright © by Chiang Mai University
All rights reserved