



# ใบรับรองวิทยานิพนธ์

เรื่อง การศึกษาการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพและเคมีของฝรั่งเก็บที่อุณหภูมิต่ำ  
( A study of the chemical and physical changes  
of Guava stored at low temperature)

โดย นายอัครพงษ์ ใจอาท

ได้รับพิจารณาเห็นชอบจาก...

..... ๑๑/๑๐/๖๒ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์  
( อาจารย์ประคินร หาเรือนกิจ ) .....  
..... กรรมการของภาค  
( อาจารย์นพจร สิมพันธ์อุดม ) .....  
..... ๓๑/๑๐/๖๒ กรรมการของภาค  
( อาจารย์อนงค์ วารอุไร )

ภาควิชาอุตสาหกรรมเกษตร

.....

( อาจารย์เบาวลักษณ์ สุรพันธ์นิษฐ์ )

หัวหน้าภาควิชาอุตสาหกรรมเกษตร

วันที่ ๓๑ เดือน ๑๐ พ.ศ. ๒๕๐๒

รฟพ.  
๑๕๖๗๓  
๒๕๓๑

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



18667

ปีชงามิเคษ (45499)

เรื่อง

การศึกษาการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพและเคมีของฝรั่งเก็บที่อุณหภูมิต่ำ  
( A study of the chemical and physical changes of  
guava stored at low temperature )



T096897



ภาควิชาอุตสาหกรรมเกษตร คณะเทคโนโลยีการเกษตร

สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าเจ้าคุณทหาร

ป/พ. ลาดกระบัง

0584 ก

8531

เลขหมู่.....

เลขทะเบียน 96897

วันเดือนปี - 5 JUN 2553

เพื่อความสมบูรณ์แห่งปริญญาวិทยาศาสตร์บัณฑิต (อุตสาหกรรมเกษตร)

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้พ.ศ. 2531 ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



บทคัดย่อ

เรื่อง

การศึกษาการเปลี่ยนแปลงทางเคมีและกายภาพของฝรั่ง เก็บที่อุณหภูมิต่ำ  
(A study of the chemical and physical changes of  
guava stored at low temperature)

จากการศึกษาการเปลี่ยนแปลงทางเคมีและทางกายภาพของฝรั่ง ที่อุณหภูมิ 5 องศา 10 องศา 15 องศาเซลเซียสและที่อุณหภูมิห้องพบว่า การเปลี่ยนแปลงทางเคมี ขึ้นอยู่กับอุณหภูมิที่เก็บ ที่อุณหภูมิ 5 องศา มีการเปลี่ยนแปลงน้อยมาก และการเปลี่ยนแปลงจะมากขึ้น ที่อุณหภูมิ 10 และ 15 องศาเซลเซียส ปริมาณวิตามินซี เพิ่มขึ้นเพียงเล็กน้อย ที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียสและจะเพิ่มมากขึ้นเมื่ออุณหภูมิสูงขึ้น เมื่อเก็บจนถึงระยะสุดท้ายประมาณ 20 วัน วิตามินซีจะลดลง การเปลี่ยนแปลงของ pH พบว่ามีการเปลี่ยนแปลงไม่เด่นชัด ส่วนปริมาณโปรตีนจะเพิ่มขึ้นเล็กน้อย

ดังนั้นที่อุณหภูมิต่ำจะลดการสุกของฝรั่งได้ดีที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียส จะเก็บได้นานไม่ต่ำกว่า 20 วัน ที่อุณหภูมิ 10 องศาเซลเซียสจะเก็บได้นานไม่ต่ำกว่า 15 วัน และที่อุณหภูมิ 15 องศาเซลเซียสจะเก็บได้นาน 10 วัน ส่วนที่อุณหภูมิห้องจะเก็บได้นานเพียง 5 วันเท่านั้น และที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียส ไม่พบการเน่าเสียเนื่องจากความเย็น(chilling injury).

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## คำนิยม

งานการจัดทำปัญหาพิเศษ ข้าพเจ้าขอขอบคุณอาจารย์ระติทร หาเรือนกิจ ซึ่งให้ความช่วยเหลือในด้านต่าง ๆ ตลอดจนให้คำแนะนำและแก้ไขปัญหาพิเศษที่ถูกต้อง สมบูรณ์ นอกจากนี้ต้องขอขอบคุณอาจารย์อนงค์ วรจูไร ที่ช่วยกระตุ้นตลอดจนช่วยแนะนำ บางอย่างจนปัญหาพิเศษสำเร็จลุล่วง นอกจากนี้ต้องขอขอบคุณ คุณ กหทัย ปันยารชุน คุณพงษ์ศิลป์ รุ่งเรือง ตลอดจนถึงเพื่อน ๆ ที่ช่วยให้คำแนะนำในการทำปัญหาพิเศษจน สำเร็จ และขอขอบคุณ เจ้าหน้าที่ห้องสมุดคณะเทคโนโลยีการเกษตร สถาบันเทคโนโลยี พระจอมเกล้า เจ้าคุณทหาร ลาดกระบัง, สำนักหอสมุด มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ บางเขน, ห้องสมุด มหาวิทยาลัยรามคำแหง, ห้องสมุดวิทยาลัยเกษตรกรรมชลบุรี และ ห้องสมุดสถาบันอาหาร ที่ช่วยเป็นแหล่งค้นคว้าข้อมูลบางอย่างตามต้องการ.

นายอัศพงษ์ โอวาท

มีนาคม 2532

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## สารบัญ

	หน้า
สารบัญตาราง	ก
สารบัญภาพ	ข
ภาคผนวก	ค
คำนำ	1
วัตถุประสงค์	2
การตรวจ เอกสาร	3
อุปกรณ์และวิธีการ	8
ผลการทดลอง	10
สรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง	31
ข้อเสนอแนะ	34
เอกสารอ้างอิง	35
ภาคผนวก	36
การหาปริมาณวิตามินซี	37
ตัวอย่างการคำนวณหาปริมาณวิตามินซี	40
การหาปริมาณโปรตีน	41
การหาปริมาณ Reducing sugar	42
ตัวอย่างการคำนวณหาปริมาณ Reducing sugar	46
การหาปริมาณ Invert sugar	47
ตัวอย่างการคำนวณหาปริมาณ Invert sugar	49

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## สารบัญ

	หน้า
สารบัญตาราง	ก
สารบัญภาพ	ข
สารบัญภาคผนวก	ค
คำนำ	1
วัตถุประสงค์	2
การตรวจ เอกสาร	3
อุปกรณ์และวิธีการ	8
ผลการทดลอง	10
สรุปและวิจารณ์ผลการทดลอง	31
ข้อเสนอแนะ	34
เอกสารอ้างอิง	35
ภาคผนวก	36
การหาปริมาณวิตามินซี	37
ตัวอย่างการคำนวณหาปริมาณวิตามินซี	40
การหาปริมาณโปรตีน	41
การหาปริมาณ Reducing sugar	42
ตัวอย่างการคำนวณหาปริมาณ Reducing sugar	46
การหาปริมาณ Invert sugar	47
ตัวอย่างการคำนวณหาปริมาณ Invert sugar	49

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1 แสดงลักษณะทางกายภาพของผลฝรั่งสด	11
2 แสดงการเปลี่ยนแปลงสีผิวของผลฝรั่งสด	14
3 แสดงการเปลี่ยนแปลง pH ของผลฝรั่งสด	16
4 แสดงปริมาณการเปลี่ยนแปลงวิตามินซี	19
5 แสดงปริมาณการเปลี่ยนแปลงของโปรตีน	23
6 แสดงปริมาณการเปลี่ยนแปลงของ Reducing sugar	26
7 แสดงปริมาณการเปลี่ยนแปลงของ Invert sugar	29

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

สารบัญภาพ

ภาพที่	หน้า
1 แสดงปริมาณการเปลี่ยนแปลงของวิตามินซี	20
2 แสดงปริมาณการเปลี่ยนแปลงของ Protein	24
3 แสดงปริมาณการเปลี่ยนแปลงของ Reducing sugar	27
4 แสดงปริมาณการเปลี่ยนแปลงของ Invert sugar	30
5 แสดงการเปลี่ยนแปลงสีผิวของผลฝรั่งสด	50-60



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## สารบัญตารางภาคผนวก

ตารางที่	หน้า
1 ตารางแสดงปริมาณไตรเตอทโทค่าวิตามินซี	38
2 ตารางแสดงปริมาณการไตรเตอทโทค่า Reducing sugar	44
3 ตารางแสดงการไตรเตอทโทค่า Invert sugar	48



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## คำนำ

รายงานฉบับจัดทำขึ้น เป็นการยืนยันผลการวิจัยของการเปลี่ยนแปลงทางเคมีและกายภาพของฝรั่งที่อุณหภูมิต่ำ ซึ่งผู้เขียนได้ให้ความสนใจเกี่ยวกับการเปลี่ยนแปลงทางเคมีและกายภาพของฝรั่ง เพราะเห็นว่าประเทศไทยเราขาดความสนใจหรือไม่ให้ความสนใจสักเท่ากับการเปลี่ยนแปลงดังกล่าวของผลไม้เท่าที่ควร อาจจะเป็นเพราะคนไทยมีความคิดว่าไม่มีความจำเป็น เพราะเห็นว่าเมื่อคนไทยมีผลไม้มากมายแล้วและสามารถหาซื้อประทานได้ตลอดปีโดยไม่จำเป็นต้องกินจึงทำให้ขาดความสนใจในการเปลี่ยนแปลงดังกล่าว และทำให้มองข้ามประโยชน์ของการศึกษาการเปลี่ยนแปลงดังกล่าวในแง่อื่น ๆ เช่นในแง่ของการนำผลไม้มาแปรรูปในระดับโรงงานอุตสาหกรรมขนาดใหญ่น้อยหรือในแง่ของการส่งออก ในแง่ของโรงงานอุตสาหกรรมเกี่ยวกับการแปรรูป จะเห็นว่าการศึกษาการเปลี่ยนแปลงทางด้านเคมีและกายภาพของผลไม้จะมีผลหรือมีประโยชน์ต่อการเก็บรักษาผลไม้ให้มีอายุการเก็บนานมากที่สุด เพื่อให้เพียงพอกับความต้องการในการแปรรูป แม้ว่าผลไม้เหล่านั้นจะหมดฤดูกาลเก็บเกี่ยวไปแล้วก็ตาม

ส่วนในแง่ของการส่งออกจะเห็นว่า ถ้าสามารถทราบถึงการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพและเคมีว่ามีการเปลี่ยนแปลงอย่างไรในชั่วเวลา และอุณหภูมิต่างๆก็จะทำให้สามารถเก็บรักษาผลไม้ได้ถูกต้องในระหว่างการขนส่ง หรืออาจจะประยุกต์ร่วมกับการใช้สารเคมีในการเก็บรักษาด้วยก็ได้ ทำให้สามารถส่งสินค้า หรือผลไม้ต่างๆเหล่านี้ไปถึงมือผู้บริโภค โดยผลไม้ยังคงความสดและประกอบด้วยคุณค่าทางอาหารสูงอยู่เช่นเดิม หรืออาจมีการเปลี่ยนแปลงแต่จะเปลี่ยนแปลงน้อยที่สุด เหล่านี้คือเหตุผลว่าทำไมเราจึงต้องมาให้ความสนใจต่อการเปลี่ยนแปลงของผลไม้

ส่วนในแง่ของต่างประเทศจะเห็นว่า ในต่างประเทศจะให้ความสนใจต่อการศึกษาของขบวนการเปลี่ยนแปลงบางประเภททางกายภาพและเคมีค่อนข้างสูง อาจจะเป็นเพราะว่าประเทศเหล่านั้นปลูกผลไม้ขึ้นได้ยากหรือไม่ขึ้น จึงต้องสั่งซื้อจากต่างประเทศ โดยเฉพาะประเทศไทยเรา ถ้าผลไม้มีน้อยไม่เพียงพอความต้องการของผู้บริโภคความสำคัญของการศึกษาการเปลี่ยนแปลงดังกล่าวจะต้องได้รับความสนใจอย่างมาก

ดังนั้นข้าพเจ้าจึงคิดว่ารายงานฉบับนี้เหมาะสมแล้ว ที่จะเขียนขึ้นมาเพื่อประโยชน์สำหรับผู้ที่ต้องการศึกษาเกี่ยวกับการเปลี่ยนแปลงดังกล่าวได้ดีพอสมควร .

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## วัตถุประสงค์

1. เพื่อศึกษาการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพของฝรั่งโดยความคุมที่อุณหภูมิต่าง
2. เพื่อศึกษาการเปลี่ยนแปลงทางเคมี เช่น น้ำตาล, โปรตีน, วิตามินซี, และความ เป็นกรด-ด่าง (pH)



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## การตรวจเอกสาร

### ฝรั่งมีชื่อเรียกตามภาคต่างๆดังนี้

ฝรั่ง :

มะปุ่น (สุโขทัย-ตาก) มะก้าย (เชียงใหม่) มะมัน (ลำปาง) มะจีน (น่าน) สีดา (นครพนม) ยามู หรือย่ามู (จันทบุรี) ขมมู (ตานี) มะมูมเตนैया (มลายู) นราธิวาส ยะริง (ยะว้า)

ชื่อพรรณไม้ในประเทศไทยของกรมป่าไม้ น.ศ. 2491 บันทึกว่าเป็นไม้ต่างประเทศ

ชื่อภาษาอังกฤษ ก๊าวา (Guava) ไปรตุเกตุ (Goiaba) ฝรั่งเศษ (Goyave)

ชื่อพฤกษศาสตร์ (Psidium guajava, linn)

วงศ์ Myrtaceae

ถิ่น เป็นไม้ถิ่นร้อนของอเมริการะหว่างประเทศแมกซิกอกับประเทศเปรู  
ประวัติ :

ฝรั่ง ตามหลักฐานว่าเป็นไม้ถิ่นร้อนของทวีปอเมริการะหว่างประเทศแมกซิกอกับประเทศเปรูได้ขยายพันธุ์ไปปลูกแถบเขตร้อน เช่น มลรัฐฟลอริดา มลรัฐแคลิฟอร์เนียในสหรัฐอเมริกาอินเดีย ศรีลังกา ฟิลิปปินส์ ไทย และประเทศอื่นๆอีกมากประเทศแถบเขตอบอุ่น เช่น จีน เป็นต้น

แต่ที่พบจากหลักฐานต่างๆ ปรากฏว่านอกจากที่ปลูกกันในทวีปอเมริกาซึ่งเป็นถิ่นเดิม แล้วประเทศอินเดียก็นิยมปลูกกันมากเป็นการค้า ฝรั่งเป็นไม้ผลที่ปลูกเป็นสามัญทั่วไปทุกภาคของอินเดีย แต่เป็นไม้ถิ่นร้อนของทวีปอเมริกาไม่ทราบว่าจะเข้าสู่อินเดียเมื่อไร เชื่อกันว่า คงนำเข้ามาในคริสต์ศตวรรษที่ 17 ประมาณ 200 ปีเศษแล้ว ชาวอินเดียนิยมกันว่า ฝรั่งมีรสเลิศมีคุณค่าทางอาหารผลิตเป็นอาหารได้มากชนิดนอกจากรับประทานสดๆ ตามสถิติที่พบประเทศปลูกฝรั่งไม่น้อยกว่า 171,367 ไร่ โดยเฉพาะอุตตรประเทศ (Uttar Pradesh) ปลูกฝรั่งถึง 60,000 ไร่ ที่อาลาฮานับปลูกฝรั่งดีที่สุดในประเทศ รวมความว่าสถิตินี้ เฉพาะที่ปลูกเป็นสำ เป็นสิน เป็นการค้าส่วนปลูกเป็นไม้ผลประจำบ้าน มีอีกมาก

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ส่วนทางมลรัฐฟลอริดา มลรัฐแคลิฟอร์เนียก็ปลูกจำนวนมาก เพราะที่ฝรั่งเศสมีคุณค่าทางอาหารสูงมากกว่ากัน โดยเฉพาะมีวิตามินซีสูงมากนอกจากนี้ก็ยังมีแร่ธาตุจากพวกแคลเซียม, ฟอสฟอรัส, เหล็กและมีวิตามินซีซึ่งเป็นสารที่ป้องกันไม่ให้เกิดโรคโลหิตออกตามารุนแรงได้อย่างดี นอกจากนี้ยังใช้ผลรับประทานสดก็นำไปทำผลิตภัณฑ์จากผลเป็นอาหาร เช่น ทาเยลลี่ ทาแยมและอื่น ๆ อีกมากชนิด ผลิตภัณฑ์จากผลฝรั่ง เช่น แยมเยลลี่ ส่งให้ทหารในแนวรบในสงครามโลกครั้งที่สองและสงครามเกาหลี เพื่อป้องกันโรคภัยที่ทหารหาญ

ส่วนประเทศไทย ฝรั่งที่ปลูกกันอยู่นานเวลานี้ ใจครเป็นผู้นำเข้ามาจากเมืองไทยจากประเทศไหนเมื่อไรและเพราะเหตุใดจึงเรียกผลไม้ที่ว่า "ฝรั่ง" สืบมาไม่ทราบ บางท่านกล่าวว่าอาจจะเรียกตามชื่อชาติที่นำมาก็ได้ ถ้าสอบถามผู้ที่มีอายุ 80 ปีเศษ ก็ว่าฝรั่งมีมานานแล้วแต่ซึ่งอาจจะสันนิษฐานว่าอาจจะมาได้ 2 ทาง คือจากชาวอินเดีย และชาวจีน แต่เฉพาะชาวจีนพอมีหลักฐานอยู่บ้าง คือมีส่วนฝรั่งอยู่มาก ที่ตำบลบางเสาธง คลองมะยม จังหวัดธนบุรี เป็นพันธุ์ที่มีรสอร่อยผลค่อนข้างยาวนิยมนำมาจินตนาการว่าเป็นพันธุ์จีน ซึ่งเรียกกันตามภาษาชาวบ้านว่า พันธุ์หลวงตั้งสืบ (หลวงทองหล่อ) เป็นผู้นำมาจากเมืองจีน และได้ขยายพันธุ์ไปปลูกที่อื่นกันอีกมากโดยตอนบ้าง เพราะเมล็ดบ้าง ส่วนมากตอนต่อมาเมื่อสัก 40 ปีมานี้ มีผู้นำส้มเขียวหวานมาปลูกกันมากตกผลเร็ว ตกขายได้ราคาดีจึงหันมานิยมปลูกสลับกันมากขึ้นการปลูกฝรั่งจึงลดน้อยถอยลงในระยะหลังสวนส้มถูกน้ำท่วมบ้าง น้ำเค็มท่วมบ้าง ตายเสียมาก สวนฝรั่งทนทั้งน้ำท่วมน้ำเค็มจึงอยู่ขึ้นมา และปลูกกันทั่วไปแทบทุกสวน คนจีนขายผลไม้คอง เช่น มะม่วง, มะกอก, มะดัน, มะยม, ฝรั่งผลอยช่วยเป็นผลไม้คองขายได้ดีด้วยฝรั่งกลับมีราคาขึ้นจึงมีผู้ปลูกมากขึ้นปลูกกันทั่วไป ในจังหวัดพระนคร, ธนบุรีที่มีชื่อรู้จักกันทั่วไปก็คือ ฝรั่งสวนวังสระปทุมกับฝรั่งตรอกจันทร์ บัดนี้ฝรั่งสวนวังสระปทุมถูกรื้อถอนไปหมดแล้ว คงเหลือที่ตรอกจันทร์ และได้พบปลูกทางคลองพระเชลียงอีกมากนอกจากนี้ก็ปลูกกันในด้านต่างจังหวัด เช่น ชลบุรี ศรีราชา ระยอง จันทบุรี ตรวาศ และที่อื่นอีกมากจังหวัด เพราะปลูกกันง่ายไม่มีโรค ทนทั้งแล้งทนทั้งน้ำท่วม ทั้งเด็กผู้ใหญ่ชอบรับประทานกัน ฝรั่งส่วนมากที่ปลูกนี้เป็นพันธุ์จีน-หลวงทองหล่อหรือที่เรียกว่า พันธุ์บางเสาธงนั่นเอง.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

### ลักษณะของฝรั่งและชนิดพันธุ์

ฝรั่งเป็นผลไม้มียืนต้นขนาดเล็กถึงขนาดกลาง ลำต้นสูงตั้งแต่ 15-30 ฟุต เป็นอย่างสูงแต่กิ่งกว้างมาก เป็นต้นไม้แข็งทนทาน

ฝรั่งผลใหญ่ชนิดที่ชาวไทยรู้จักและนิยมรับประทานกันทั่วไป สูง 25-30 ฟุต ใบยาวแหลมแต่ฝรั่งชนิดขึ้นผิวเปลือกต้นเขียวบนน้ำตาล ผลกลมบ้าง รูปไข่บ้างขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 2-4 นิ้วผิวเรียบ บางพันธุ์ขรุขระ ผิวของผลเริ่มสีเขียวแก่ แก่จัดสีเขียวอ่อนหรือขาวสุกสีเหลืองอ่อน เนื้ออันสีขาวนวลหรือชมพูอ่อนมีเนื้ออยู่ชั้นนอกหนาหรือบาง เมื่อยังอ่อนเนื้อแข็งมากแก่จัดกรอบนุ่มเมล็ดเล็กแข็งอยู่ชั้นในของเนื้อส่วนกลางของผลมากหรือน้อยตามชนิด พันธุ์บางพันธุ์ไม่มีเมล็ดหรือมีบ้าง 4-5 เมล็ด บางพันธุ์มีเมล็ดหุ้มเนื้อนุ่มรอบเดี่ยว เช่นลัคเนาวันเบอร์ 16 ที่ทั่วไป เมล็ดมากเนื้อหยาบกรอบหรือหวานอมเปรี้ยวเล็กน้อยแล้วแต่ชนิดพันธุ์นี้ส่วนมากชาวเอเชียปลูกรับประทานผลสดและทำเป็นผลิตภัณฑ์เป็นอาหารได้มากประการ

### ชนิดของฝรั่ง

ได้กล่าวถึงชนิดของฝรั่ง เพื่อที่จะได้แยกให้ชัดเจนจึงมากล่าวอีกครั้งดังนี้

1. *Psidium guajava* Linn. คือฝรั่งชนิดที่ปลูกและรู้จักโดยทั่วไปเป็นฝรั่งชนิดผลใหญ่
2. *Psidium cattlienum* ซึ่งเรียกว่า *Cattley quava* หรือ *Strawterry quava* ใบคล้ายใบทรหมกกลมเล็กเมื่อผลแก่สุกเป็นสีแดงบนม่วงรสหวานอร่อย
3. *Psidium guineense*, Sw ซึ่งเรียกว่า *Brazilian quava* ผลสีแดง เล็ก รสอร่อยมาก
4. *Psidium pomiferum* ซึ่งเรียกว่า *Apple quava* ผลกลมคล้ายแอปเปิ้ลเนื้อสีแดง
5. *Psidium frieddrichsthaleanum* ซึ่งเรียกว่า *Costa rican quava* ผลเล็ก สุกสีเหลือง

### 6. ฝรั่งเวียดนาม (*Psidium guajava* Linn.)

ผลมีขนาดใหญ่น้อยประมาณ 700-1,200 กรัมผิวขรุขระ เนื้อหนากรอบมีเมล็ดจำนวนมากให้ผลดกลำต้นแข็งแรงมากมีทรงต้นที่แผ่กว้างมาก เป็นต้นที่มีถิ่นเดิมอยู่ในประเทศเวียดนามนำเข้ามาประเทศไทยประมาณ 10 ปีนี้เอง แบ่งออกได้หลายพันธุ์ตามรูปร่างลักษณะของผลที่กลายพันธุ์ออกไป

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

-กลมสาส์ ผลกลมมีขนาดใหญ่มาก ผิวผลสีเขียวอ่อน เนื้อหนาแน่นและกรอบรสหวานอมเปรี้ยวเล็กน้อย

-ยาวเสวต (ศรีวิชัยหนึ่ง) . ผลขนาดใหญ่มาก เส้นผ่าศูนย์กลางประมาณ 15 ซม รูปปร่างยาว รสหวาน ผิวผลสีเขียวอ่อนเกือบขาว

-กลมทูลเกล้า (ศรีวิชัยสอง) . ลักษณะเหมือนพันธุ์ยาวเสวตแต่มีรูปร่าง ผลกลมมากกว่า ลักษณะขบกลม รสชาติเหมือนพันธุ์ยาวเสวต

-บางกอกแอปเปิ้ล เป็นฝรั่งลูกผสมระหว่าง ฝรั่งพันธุ์กลมสาส์กับพันธุ์หัว ลักษณะของพันธุ์กลมสาส์คือมีผลขนาดใหญ่มาก ผิวผลสีเขียวอ่อน เนื้อหนาแน่นกรอบรสหวานอมเปรี้ยวเล็กน้อยและมีลักษณะของพันธุ์หัวคือไม่มีเมล็ดทำให้ผลสุกช้า เมื่อสุกแล้ว เนื้อนุ่มละ.



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

### ประโยชน์ของฝรั่ง

ฝรั่ง เป็นผลไม้ที่สามารถนำไปทำประโยชน์ให้แก่เป็นอาหารและเครื่องประกอบอาหารได้หลายอย่าง

นอกจากจะใช้รับประทาน ผลสดแล้วยังสามารถทำเป็นเครื่องประกอบอาหาร เช่น ทำ เยลลี่ (Jelly) แยม (Jam) กัวลา ปรีเซิร์ฟ (Guava preserves) ทอปปิง ไซรัป (Topping syrup) บรรจุกระป๋อง (Canned fruit) และ น้ำฝรั่ง (Guava juice) สำหรับเป็นเครื่องที่มีส่วนการทำประกอบอาหารนั้น เปลือกและเนื้อฝรั่งที่สุกทาสลัดเคี้ยวในน้ำ เชื่อมรสครีมรับประทานผสมกับนม น้ำตาล แป้ง ทานูทติ้ง ทำไอศกรีมและอื่นๆ ได้อีกมากอย่าง

เกี่ยวกับคุณค่าทางอาหารของฝรั่งนั้นปรากฏว่าฝรั่ง เป็นผลไม้ที่อุดมด้วยวิตามินซีนอกจากเป็นแหล่งที่ดีของธาตุ เหล็กและแคลเซียมแล้วฝรั่ง เป็นแหล่งของวิตามินซีที่ดีที่สุด วิตามินซีซึ่งเป็นสารที่ป้องกันไม่ให้เกิดโรคเลือดออกตามไรฟันกล่าวกันว่ากินฝรั่งน้ำหนักเพียง 30 กรัมสามารถป้องกันโรคเลือดออกตามไรฟันได้ถึง 3 เดือนนอกจากนั้น ในระหว่างสงครามโลกครั้งที่สอง ทางทหารหาหาล้มมันรมิตรก็ได้จัดผลิตกันที่จากฝรั่ง เป็นอาหารประเภทฉุกเฉิน เพื่อสร้างความต้านทานโรค แก่ทหารที่ปฏิบัติการณ์อยู่แนวหน้าด้วย แม้ในปัจจุบันนี้ทหารก็ยังต้องกินฝรั่งอยู่ เช่นกัน

ในต่างประเทศ เช่นในรัฐฟลอริดาภาคใต้ปลูกฝรั่งมาก นอกจากใช้ผลสดรับประทานก็ยังทำแยม เยลลี่ ส่งออกไปขายเป็นสินค้ามากด้วย

ความเป็นจริงแล้วประเทศไทยมีดินฟ้าอากาศเหมาะแก่การปลูกฝรั่งได้ทุกภาค ปลูกง่ายไม่ต้องบำรุงรักษาเหมือนอย่างต่างประเทศก็ออกผลได้ดีถ้าหากคิดจะปลูกขายสดและทำอุตสาหกรรมผลิตภัณฑ์เป็นเครื่องขวด เครื่องกระป๋องอย่างน้อยก็ทำแยม เยลลี่ ทำแยมขายในประเทศ หรือถ้าเหลือมากก็สามารถส่งออกได้ปีละหลายๆ

### องค์ประกอบทางเคมี

Wilson et.al (1982) ได้วิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของฝรั่ง (*Psidium guajava* L.) ได้พบว่าฝรั่งมีกรดอินทรีย์หลายชนิดเป็นองค์ประกอบ เช่น Citric acid, Malic acid, Fumaric acid, glycolic acid และ Sucrose นอกจากนี้ยังพบว่าปริมาณของกรดและน้ำตาลจะเปลี่ยนแปลงตามสายพันธุ์ ปริมาณของ Total Sugar ซึ่งเป็นผลรวมของ Fructose+Glucose+Sucrose มีค่าอยู่ระหว่าง 2.25% ถึง 4.05%

ปริมาณของวิตามินซีจะอยู่ระหว่าง 0.04%-0.44% ซึ่งขึ้นอยู่กับพันธุ์ของฝรั่ง. เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนลิขสิทธิ์ไว้เพื่อการศึกษาเท่านั้น เมื่ออนุญาตให้นำไปใช้เป็นการค้า ผู้รับอนุญาตต้องรับผิดชอบต่อเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## อุปกรณ์และวิธีการ

วัตถุดิบ: ฝรั่งเวียดนามที่มาจากตลาดหัวตะเข้

การทดลองเก็บที่อุณหภูมิต่างๆ: นำผลฝรั่งเวียดนามมาบรรจุใส่ถุงพลาสติกเจาะรู ปิดผนึก แล้วนำไปเก็บที่อุณหภูมิ 5 องศา 10 องศา 15 องศาเซลเซียสและที่อุณหภูมิห้อง

การตรวจสอบคุณลักษณะทางกายภาพ: ความกรอบ ตรวจสอบโดยการชิมของผู้ทดลอง  
 รสชาติ ตรวจสอบโดยการชิมของผู้ทดลอง  
 สี ตรวจสอบโดยใช้ Munsell-  
 colour charts

การตรวจสอบการเปลี่ยนแปลงทางเคมี: การเตรียมน้ำฝรั่ง ฝรั่งหั่นเป็นชิ้นเล็กขนาดตัวอย่างฝรั่ง 10 กรัมไปบดละเอียด (ใช้ IKA homogenizer) ผสมกับน้ำกลั่น 50 มิลลิลิตร วัดปริมาตรที่ได้และปรับให้ได้ 50 มิลลิลิตร

- การวัดค่า Reducing Sugar โดย Shaffer somogyi method
- การวัดค่า Invert sugar โดย Lane eynon method
- การวัดค่า pH วัดค่า pH ด้วยเครื่อง pH meter
- การวัดค่า วิตามินซี โดยวิธี A.O.A.C. 1960.
- การวัดค่า โปรตีน โดย Lowry method.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## ขั้นตอนการทดลองที่วางใบห่อสรูป่าตั้งตู้



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## ผลการทดลอง

### การเปลี่ยนแปลงลักษณะทางกายภาพของผลฝรั่ง

จากตารางที่ 1 การเปลี่ยนแปลงลักษณะทางกายภาพของผลฝรั่งสดพบว่าผลของอุณหภูมิต่ำคือช่วงอุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียสผลของอุณหภูมิต่ำนี้จะช่วยรักษาความกรอบรสชาติ ความสด สีผิว หรือตำหนิต่างๆ ไว้ได้นานถึง 20 วันก็ยังไม่มีการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพ สิ่งเหล่านี้คือความต้องการของผู้บริโภคอย่างมาก ในการจะบริโภคผลฝรั่งสดที่มีคุณสมบัติทางกายภาพครบถ้วน

ส่วนที่อุณหภูมิ 10 องศาเซลเซียสผลฝรั่งจะคงความสดไว้ได้นานประมาณ 10 วันซึ่งในช่วงนี้ฝรั่งจะยังไม่มีการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพใดๆทั้งสิ้นแต่หลังจากวันที่ 10 ไปแล้ว ผลฝรั่งจะเริ่มมีการเปลี่ยนแปลงคุณสมบัติทางกายภาพ เช่น ความกรอบ ความหวาน ความนิ่ม จะมีการเปลี่ยนแปลงเล็กน้อย แต่ยังคงถือว่าอยู่ในสภาพสดอยู่ และขบวนการเปลี่ยนแปลงจะเพิ่มมากขึ้นเรื่อยๆเมื่อเวลาผ่านไป

ที่อุณหภูมิ 15 องศาเซลเซียส ลักษณะทางกายภาพจะยังคงความสดอยู่ได้ประมาณ 5 วัน หลังจากนั้นเมื่อย่างเข้าวันที่ 6 เป็นต้นไป ลักษณะทางกายภาพต่างๆ จะเริ่มเปลี่ยนแปลงเร็วขึ้นและการเน่าเสียจะเริ่มขึ้นเมื่อเวลาผ่านไปได้ประมาณ 14 วัน การเน่าเสียก็จะเพิ่มขึ้นเกือบครึ่งผล

ส่วนที่อุณหภูมิต่ำ ฝรั่งจะเริ่มเน่าเสีย เมื่อเก็บไว้ประมาณ 4 วันโดยจะเริ่มเสียจากจุดขั้ว ซึ่งจุดขั้วเหล่านี้เกิดจากขบวนการเก็บเกี่ยว การขนส่ง เป็นต้น หลังจากเก็บไว้ต่อไปจุดขั้วก็จะเพิ่มขึ้นเรื่อยๆ ประมาณ 10 วันก็จะเพิ่มขึ้นและการเน่าก็จะเกิดขึ้นทั้งผล และจะหมดสภาพที่จะรับประทานหรือนำมาทดลองได้ต่อไป

หมายเหตุ ฝรั่งผลที่เก็บที่อุณหภูมิต่ำไม่ได้บรรจุในถุงพลาสติกเจาะรูแต่เก็บไว้ในสภาพอากาศธรรมดา.

ตารางที่ 1 แสดงลักษณะทางกายภาพของผลฝรั่งสด

วัน	ลักษณะที่ปรากฏ	จุดหมึ			
		5 องศา	10 องศา	15 องศา	จุดหมึห้อง
8	ความกรอบ	กรอบมากที่สุด	กรอบมากที่สุด	กรอบมากที่สุด	กรอบมากที่สุด
	รสชาติ	หวานน้อย	หวานน้อย	หวานน้อยมาก	หวานน้อยมาก
	ความสด	สดมากที่สุด	สดมากที่สุด	สดมากที่สุด	สดมากที่สุด
	ผิว	แข็งมาก	แข็งมาก	แข็งมาก	แข็งมาก
	ตำหนิ	ไม่มี	ไม่มี	ไม่มี	มีจุดเข้าจากการเก็บ
5	ความกรอบ	กรอบมากที่สุด	กรอบมากที่สุด	กรอบ	กรอบน้อย
	รสชาติ	หวานน้อย	หวานน้อย	หวาน	หวานมาก
	ความสด	สดมากที่สุด	สดมากที่สุด	สดมาก	ไม่สด
	ผิว	แข็งมาก	แข็งมาก	แข็ง	นิ่ม
	ตำหนิ	ไม่มี	ไม่มี	ไม่มี	มีจุดเข้าจากห่อขึ้น
10	ความกรอบ	กรอบมากที่สุด	กรอบมากที่สุด	กรอบน้อย	นิ่ม
	รสชาติ	หวานน้อย	หวานน้อย	หวาน	หวานมากที่สุด
	ความสด	สดมากที่สุด	สดมากที่สุด	สดน้อย	ไม่สด
	ผิว	แข็งมาก	แข็งมาก	นิ่ม	มีราขึ้น, เน่าเสีย
	ตำหนิ	ไม่มี	ไม่มี	ไม่มี	จุดเข้าจากห่อขึ้น

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

วัน	ลักษณะที่ปรากฏ	จุดหมึก			จุดหมึกต้อง
		5 องศา	10 องศา	15 องศา	
15	ความกรอบ	กรอบมากที่สุด	กรอบน้อย	กรอบ	ไม่มีการทดลอง
	รสชาติ	หวาน	หวานมาก	หวานมาก	ไม่มีการทดลอง
	ความสด	สดมากที่สุด	สดน้อย	สดมาก	ไม่มีการทดลอง
	ผิว	แข็งมาก	แข็งน้อย	แข็ง	ไม่มีการทดลอง
	ตำหนิ	ไม่มี	ไม่มี	มีตำหนิจุดใหญ่	ไม่มีการทดลอง
20	ความกรอบ	กรอบ	กรอบ	กรอบน้อย	ไม่มีการทดลอง
	รสชาติ	หวานมาก	หวานมาก	หวานมากที่สุด	ไม่มีการทดลอง
	ความสด	สดมาก	สดน้อย	สดน้อยที่สุด	ไม่มีการทดลอง
	ผิว	แข็ง	นิ่มมาก	นิ่มมาก	ไม่มีการทดลอง
	ตำหนิ	ไม่มี	ไม่มี	เน่าเสียที่จุดเข้า	ไม่มีการทดลอง

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

จากตารางที่ 2 จะแสดงถึงการเปลี่ยนแปลงของสีผิวของฝรั่งสดซึ่งจะเห็น  
ว่า เมื่อเก็บฝรั่งที่อุณหภูมิค่า 5 องศาเซลเซียสสีผิวของผลฝรั่งจะไม่มี การเปลี่ยนแปลง  
เลย ยังคงความสดและสีผิวเหมือนเดิม

แต่ที่อุณหภูมิ 10 องศาเซลเซียส มีการเปลี่ยนแปลงช่วงหลังของการเก็บ  
คือช่วง 10 วัน สีจะจางมากแสดงว่าผลฝรั่งแก่มากเมื่อเก็บต่อมาอีกจนถึงวันที่ 20 สีก็  
มีการเปลี่ยนแปลงน้อยมาก

ส่วนที่ 15 องศาเซลเซียส สีผิวของผลฝรั่ง เริ่มมีการเปลี่ยนแปลงบ้าง  
แล้วและที่บางผล เช่น ที่ 15 วัน มีบางผลสีจะออกเหลือง แต่วันต่อมาสีของผลฝรั่งก็  
ยังคงเขียวเหมือนเดิมและจะจางลงไปเมื่อได้ 20 วัน  
และที่อุณหภูมิห้อง ซึ่งเป็นช่วงอุณหภูมิสูงที่สุดของการเก็บจะพบว่าสีเริ่มเปลี่ยนแปลงและ  
จะเปลี่ยนแปลงมากขึ้นเมื่อเก็บได้ประมาณ 10 วันหลังจากนั้นฝรั่งจะเริ่มเน่าไม่สามารถ  
ทดลองได้ต่อไป

Sing, A.F. and Bhargava, S.N., (1977) ได้แบ่งช่วงสีของความแก่  
ของผลฝรั่งไว้ดังนี้

ความแก่ช่วงที่ 1. ผลขนาดเล็ก สีของเปลือกจะเขียวเข้ม

ความแก่ช่วงที่ 2. ผลขนาดกลางสีของผลเขียวเข้ม

ความแก่ช่วงที่ 3. ผลขนาดกลางจนถึงโตเต็มที่ผลจะมีสีเขียว.

ความแก่ช่วงที่ 4. ผลโตเต็มที่ผลจะมีสีเขียวยืด

ดังนั้นจะเห็นได้ว่าผลฝรั่งของเราที่นำมาทดลองจะอยู่ในช่วงของความแก่  
ช่วงที่ 4 ซึ่งเป็นช่วงที่ผลมีโตเต็มที่และจะมีบางผลที่ยังไม่เต็มที่นัก

จากการทดลอง จะเห็นได้ว่าเมื่อผลยังแก่สีของเปลือกก็จะค่อยๆ เปลี่ยน  
แปลงไป จากสีเขียวก็กลายเป็นสีเขียวอ่อน และในที่สุดก็จะเป็นสีเหลือง ส่วนสาเหตุ  
ที่เกิดเหตุการณ์เป็นเช่นนี้ขึ้น เนื่องจากคลอโรฟิลถูกทำลายไป และมีการสร้างพวกแค-  
โรทีนอยด์ขึ้น (แต่ผลมีบางชนิดเมื่อสุกคลอโรฟิลยังคงเหมือนเดิม เช่นกล้วยหอมเขียว,  
แตงโม เป็นต้น) สีเหลืองของผลฝรั่งที่เกิดขึ้นเนื่องมาจากสีของแคโรทีนหรือแซนโทฟิล  
โดยรงควัตถุที่ทําให้เกิดสีต่างๆ ดังกล่าวจะปรากฏขึ้นทันทีที่คลอโรฟิลถูกทำลายไป นอก  
จากการสุกของผลมีจำเป็นต้องงั้นหลังจากงานานหนึ่งคํายคือเมื่อผลมีสุกอัตราการ  
หายใจจะเพิ่มขึ้นแต่เมื่อสุกเต็มที่แล้วอัตราการหายใจจะลดลง อุณหภูมิค่า และความ  
เข้มข้นของออกซิเจนค่าทําให้ผลสุกช้า และจากตารางผลการทดลองการเปลี่ยนแปลง  
ของสีผิวฝรั่งจะเห็นว่า มีบางผลที่มีสีเขียวจางกว่าผลอื่น เนื่องจากฝรั่งผลนั้นแก่กว่าผลอื่น  
นั่นเอง.

เมื่อการมีใจทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 2 การเปลี่ยนแปลงของสีผิวของรังสศ

สีที่ปรากฏที่อุณหภูมิต่าง ๆ				
วัน	5 องศา	10 องศา	15 องศา	อุณหภูมิห้อง
0	5 GY,7/6	5 GY,7/6	5 GY,7/6	5 GY,7/6
	5 GY,7/6	5 GY,7/6	5 GY,7/6	5 GY,7/6
5	2.5 GY,8/6	2.5 GY,8/8	2.5 GY,8/6	2.5 Gy,8/6
	2.5 GY,8/6	2.5 GY,8/8	2.5 GY,8/6	5 Y,4/6
10	2.5 GY,8/4	2.5 GY,8/6	2.5 GY,7/6	ไม่มีการทดสอบ
	2.5 GY,8/6	2.5 GY,7/4	2.5 GY,8/6	ไม่มีการทดสอบ
15	2.5 GY,8/6	2.5 GY,8/6	5 Y,8/6	ไม่มีการทดสอบ
	2.5 GY,8/6	2.5 GY,8/6	2.5 GY,8/6	ไม่มีการทดสอบ
20	2.5 GY,8/6	2.5 GY,8/6	2.5 GY,8/4	ไม่มีการทดสอบ
	2.5 GY,8/6	2.5 GY,8/4	2.5 GY,8/4	ไม่มีการทดสอบ

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

### 3. การเปลี่ยนแปลง pH ของผลฝรั่ง

จากตารางที่ 3 การเปลี่ยนแปลงปริมาณความเป็นกรดของฝรั่งที่อุณหภูมิต่างกัน พบว่าปริมาณความเป็นกรดของผลฝรั่งมีการเปลี่ยนแปลงไม่เด่นชัดโดยเฉพาะปริมาณความเป็นกรดของผลฝรั่งที่อุณหภูมิค่า 5 องศาเซลเซียสจะมีการเปลี่ยนแปลงน้อยมาก และเมื่อเก็บที่อุณหภูมิสูงขึ้นคือ 10 องศาเซลเซียส ปริมาณความเป็นกรดก็มีการเปลี่ยนแปลงไม่เด่นชัดคือ ขึ้น ๆ ลง ๆ ส่วนที่อุณหภูมิห้องจะมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น

จากผลการทดลองการเปลี่ยนแปลงของ pH จะเห็นว่าปริมาณของ pH มีการเปลี่ยนแปลงไม่เด่นชัดคือบางช่วงมีการเพิ่มและบางช่วงมีการลดลงของ pH ทั้ง ๆ ที่ตามหลักการแล้วการเปลี่ยนแปลงของ pH จะต้องลดลงเมื่อผลฝรั่งหรือผลไม้เริ่มสุก สาเหตุที่ pH มีการเปลี่ยนแปลงแบบลดลงเพราะงานผลไม้มักจะมีกรดอินทรีย์ เมื่อผลไม้สุกกรดอินทรีย์จะลดลงและนอกจากกรดอินทรีย์แล้วกรดอื่น ๆ ก็ลดลงด้วยเนื่องจากกรดสามารถเปลี่ยนไปเป็นน้ำตาลได้ด้วย เป็นเหตุให้ความเปรี้ยวลดลงความหวานเพิ่มขึ้น

จากตารางที่ 3 ที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียสจะเห็นว่าการเปลี่ยนแปลงค่อนข้างผิดปกติ คือ pH เพิ่มขึ้นในตอนแรกและหลังจาก 10 วันก็จะเริ่มลดลงตามลำดับ

แสดงว่าผลฝรั่งที่นำมาทดลองที่อายุการเก็บ 15 วันและ 20 วัน ยังคงมีการสร้างกรดอยู่ กล่าวคือผลฝรั่งผลนี้ยังมีอายุมาก หรือใกล้สุกจนถึงขนาดที่จะเปลี่ยนแปลงเป็นน้ำตาลได้ หากห้ปริมาณของ pH ยังคงต่ำอยู่ ถ้าหากเก็บต่อไปอีกคาดว่าปริมาณของ pH จะต้องเพิ่มสูงขึ้น (มีความเป็นด่างมากขึ้น) อย่างแน่นอน

และที่อุณหภูมิ 10 องศาเซลเซียส การเปลี่ยนแปลงของ pH มีการเปลี่ยนแปลงค่อนข้างจะเป็นไปตามปกติคือ ปริมาณความเป็นกรดน้อยคือ pH สูงขึ้น แต่ที่ 15 วัน มีความผิดปกติแสดงว่าผลฝรั่งมีการเปลี่ยนแปลงของปริมาณความเป็นกรดน้อยอยู่ยังไม่มีการเปลี่ยนเป็นน้ำตาลมากนัก

ที่อุณหภูมิ 15 องศาเซลเซียส มีการเปลี่ยนแปลงความเป็นกรดค่อนข้างผิดปกติ คือมีแนวโน้มของกรดลดลงและเป็นต่างมากขึ้น แต่มีที่ผิดปกติคือที่ 10 วันของการเก็บ ปริมาณของกรดมากผิดปกติเล็กน้อยซึ่ง เหตุผลก็คือ ผลฝรั่งผลนั้นมีอายุหรือความแก่น้อยกว่าที่ผลฝรั่ง 5 วัน หากให้การเปลี่ยนแปลงของ pH ยังไม่สูงเท่าที่ควร การเปลี่ยนไปเป็นน้ำตาลยังมีผลน้อย หากให้ความเป็นกรดยังมีค่ามากอยู่ หรือเป็นด่างน้อยอยู่ อีกเหตุผลหนึ่งคือ อาจเกิดจากการวัดผิดพลาด หากห้ค่าที่ได้มาก่อนข้างผิดปกติ

ส่วนที่อุณหภูมิห้องการเปลี่ยนแปลงเป็นไปตามปกติ นั่นคือเมื่อผลไม้เริ่มสุกหรือสุกมากขึ้น ปริมาณของกรดจะลดลง เพราะมีกรดบางชนิดสามารถเปลี่ยนไปเป็นน้ำตาลได้

เอกสารนี้เป็นเอกสารทูลงเวลาหรับการเชิงงานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์อื่นใด

ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 3 แสดงการเปลี่ยนแปลง pH ของผลฝรั่งสด

วัน	pH ของเนื้อฝรั่งที่จุดหมัก			จุดหมักห้อง
	5 องศา	10 องศา	15 องศา	
0	4.09	4.09	4.09	4.09
5	4.33	4.25	4.35	4.35
10	4.35	4.31	4.28	-
15	4.22	4.09	4.87	-
20	4.27	4.42	4.54	-

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

#### 4. การเปลี่ยนแปลงวิตามินซี

จากตารางที่ 4 การเปลี่ยนแปลงของวิตามินซี จะเห็นว่าปริมาณของวิตามินซี ส่วนใหญ่จะมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นในช่วงแรกของการทดลอง คือวันที่นำมาทดลองวันแรกจนถึงวันที่ 10 จะเห็นว่าปริมาณของวิตามินซีจะเพิ่มขึ้นและหลังจากนั้นปริมาณของวิตามินซีก็ลดลงตลอด

จากกราฟจะเห็นว่าที่อุณหภูมิห้องเพื่อนำมาหาปริมาณของวิตามินซี ในวันแรกของการทดลอง จะได้ปริมาณของวิตามินซี 88.5 มิลลิกรัม/ฝรั่ง 100 กรัม และต่อมาอีก 5 วัน นำมาทดลองหาปริมาณของวิตามินซีพบว่าปริมาณของวิตามินซีลดลงเหลือเพียง 71.2 มิลลิกรัม/ฝรั่ง 100 กรัม ซึ่งแสดงให้เห็นว่า ปริมาณของวิตามินซีลดลงแล้วหลังจากเพิ่มขึ้นจนถึงจุดหนึ่ง แต่จุดที่เพิ่มสูงสุดแต่หาไม่สามารถทราบได้ เนื่องจากเป็นการเพิ่มในช่วงของ 5 วัน ระหว่างเก็บ ดังนั้นถ้าต้องการทราบต้องนำมาทำการทดลองทุกวัน จึงจะสามารถทราบได้ว่าเพิ่มสูงสุดในช่วงวันที่เท่าไร

สาเหตุที่ปริมาณของวิตามินซีที่อุณหภูมิห้องมีการเปลี่ยนแปลงเร็ว เพราะที่อุณหภูมิห้องมีอุณหภูมิสูงทำให้การเปลี่ยนแปลงเป็นไปอย่างรวดเร็ว เพราะมีการทำงานของเอนไซม์สูงกว่าที่อุณหภูมิต่ำ

ส่วนที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียส ปริมาณของวิตามินซีก็มีการเปลี่ยนแปลงเพิ่มขึ้นในตอนแรกคือ วันแรกจนถึง 10 วัน หลังจากนั้นปริมาณของวิตามินซีก็ลดลงตามลำดับ เมื่อเวลาผ่านไป และที่ 20 วัน ปริมาณของวิตามินซีจะเพิ่มขึ้น แสดงว่ามีความผิดปกติเกิดขึ้น หรืออาจเกิดจากลักษณะทางกายภาพของฝรั่ง

ที่อุณหภูมิ 10 องศาเซลเซียส ปริมาณวิตามินซีจะเป็นไปตามปกติคือเพิ่มขึ้นในตอนแรกของการเก็บ 0-10 วัน หลังจากผ่านไป 10 วันไปแล้ว ปริมาณของวิตามินซีจะลดลงตามลำดับ

ที่อุณหภูมิ 15 องศาเซลเซียสก็เช่นเดียวกัน มีการเปลี่ยนแปลงของปริมาณวิตามินซีเพิ่มขึ้นในตอนแรกและจะค่อย ๆ ลดลงตามลำดับ

จากผลการทดลองจะเห็นว่า การเปลี่ยนแปลงของวิตามินซีค่อนข้างจะปกติคือมีการเพิ่มขึ้นในช่วงแรกของการเก็บ หลังจากนั้นฝรั่งจะเริ่มสุกปริมาณของวิตามินซีจะค่อย ๆ ลดลงซึ่งสาเหตุที่ปริมาณวิตามินซีมีการเปลี่ยนแปลงลดลงในช่วงหลังของการเก็บ เป็นเพราะวิตามินซี เป็นสิ่งที่มีการเปลี่ยนแปลงง่ายโดย เฉพาะต่อแสงและความร้อน ในตอนแรกที่เพิ่ม

เพราะขบวนการทำงานทางกายภาพทางสรีรวิทยา เช่น ไปตามปกติคือมีการสร้างสารอาหารอย่าง ต่อเนื่อง ดังนั้นปริมาณวิตามินซีที่สร้างขึ้นในตอนนั้น เมื่อเปรียบเทียบกับ การเสื่อมเสีย เนื่องจาก แสงสว่างและความร้อนจึงมีมากกว่าทำให้ปริมาณของวิตามินซีเพิ่มขึ้นเรื่อย ๆ

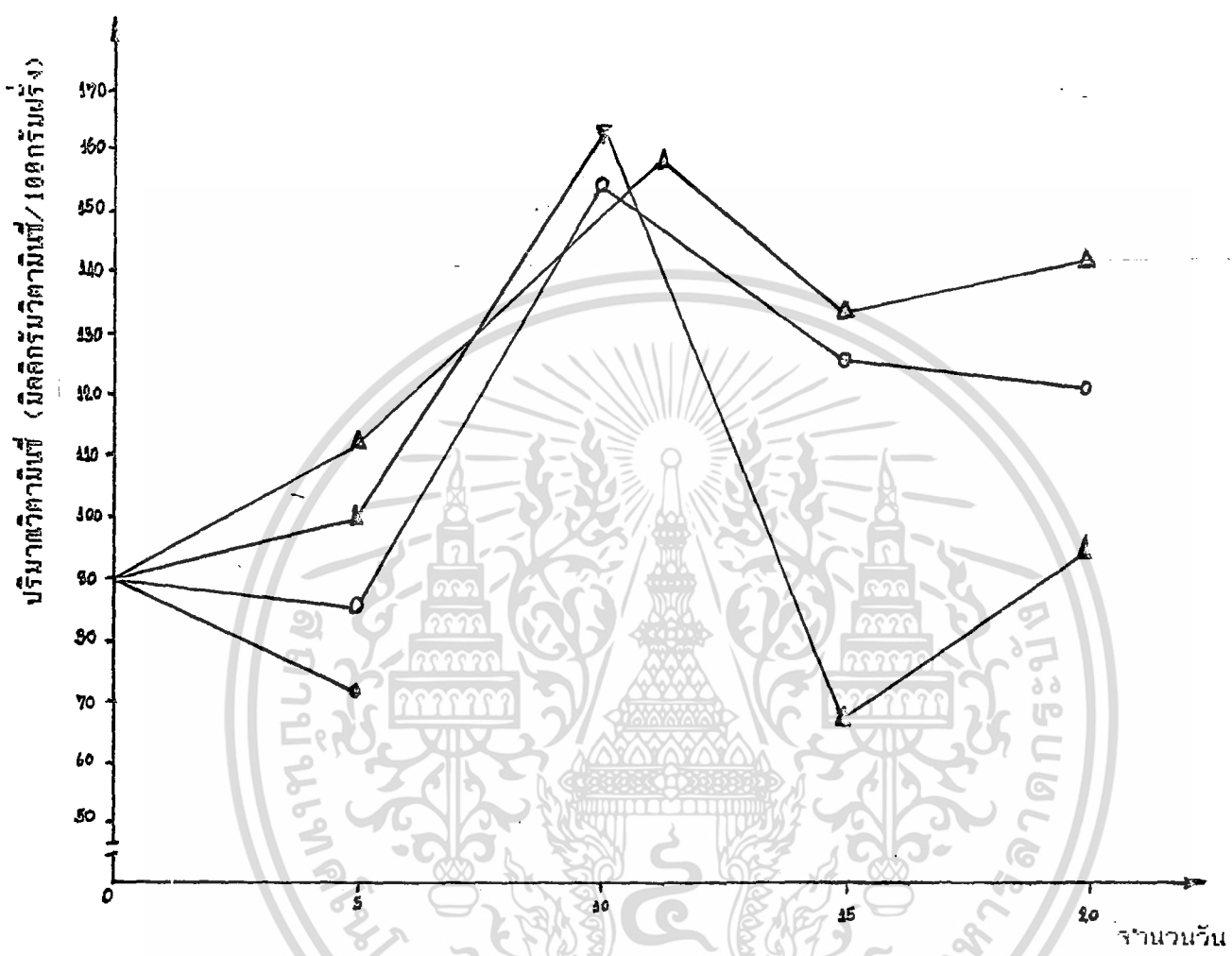
และหลังจากที่การเจริญเติบโตเต็มที่แล้วการสร้างสารอาหารซึ่งได้รับผ่าน สัตว์นั้นก็หยุดชะงักลง ปริมาณของวิตามินซีที่สร้างขึ้นก็หยุดชะงักลง และเมื่อโดนแสงสว่าง และความร้อน ปริมาณของวิตามินซีก็จะค่อย ๆ ลดน้อยลงตามลำดับ ซึ่งขึ้นอยู่กับปริมาณ ความร้อนและแสงที่ได้รับว่าจะนานเพียงใด

ส่วนผลการทดลองจากตารางที่ 4 จะเห็นว่าที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียส อายุการเก็บ 20 วัน ปริมาณของวิตามินซีมีการเปลี่ยนแปลงผิดปกติ คือมีการเพิ่มขึ้นของ วิตามินซีภายหลังจากมีการทดลองแล้วซึ่งตามปกติแล้วควรที่จะลดลงอีก ซึ่งสาเหตุคาดว่าเกิด จากการทดลองอาจเกิดจากการมีดินมาติดช่วงใดช่วงหนึ่ง หรืออาจเกิดจากผลฝรั่งที่นำมาทดลอง ช่วง 10 วันยังมีอายุน้อยกว่าที่ 15 วัน จึงทำให้ปริมาณของวิตามินซีมีการเพิ่มขึ้นมาอีก

ตารางที่ 4 แสดงปริมาณวิตามินซีที่อุณหภูมิต่าง ๆ (mg / 100 grams)

วัน	ปริมาณวิตามินซี (mg / 100 grams) ที่อุณหภูมิต่าง ๆ			อุณหภูมิห้อง
	5 องศา	10 องศา	15 องศา	
0	-	-	-	88.5
5	111.80	99.37	85.4	71.2
10	158.38	144.40	163.04	-
15	133.5	125.77	66.77	-
20	142.85	121.11	94.72	-

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาพที่ 1 แสดงการเปลี่ยนแปลงปริมาณของวิตามินบี

- = Room temperature
- = 10 องศาเซลเซียส
- △—△ = 5 องศาเซลเซียส
- ▲—▲ = 15 องศาเซลเซียส

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

5. การเปลี่ยนแปลงปริมาณโปรตีน

จากตารางการเปลี่ยนแปลงปริมาณของโปรตีน ที่อุณหภูมิต้อง ตารางที่ 5 จะเห็นว่า อัตราการเปลี่ยนแปลงของปริมาณโปรตีนมีน้อยมาก คือมีการเปลี่ยนแปลงลดลงเพียง 0.002 มิลลิกรัมต่อฝรั่ง 100 กรัม เมื่อเวลาผ่านไป 5 วัน

ส่วนที่อุณหภูมิต้อง 5 องศาเซลเซียส ปริมาณของโปรตีน จะลดลงจนถึงช่วง 10 วันของการเก็บ ปริมาณโปรตีนจึงเพิ่มขึ้นเรื่อยๆ

ส่วนที่ 10 องศาเซลเซียส ปริมาณของโปรตีนจะลดลงเรื่อยๆและจะเริ่มเพิ่มขึ้นอีก เมื่อเริ่มเก็บได้ประมาณ 15 วัน และตอนช่วงวันที่ 20 ก็มีการลดลงอีกเล็กน้อย

ส่วนที่อุณหภูมิต้อง 15 องศาเซลเซียสสามารถทราบค่าหรือรู้ปริมาณของโปรตีน ได้เพียง 2 ช่วง คือวันแรกที่น่ามาทดลอง และ 5 วันต่อมา ส่วนที่การเก็บที่ 10 วัน, 15 วัน, และ 20 วันไม่สามารถอ่านค่าจาก Standard curve ได้ แต่ก็มีการเปลี่ยนแปลงแบบลดลงแล้ว เพิ่มขึ้นอีก เช่นเดียวกับที่อุณหภูมิต้อง

ตามปกติปริมาณของโปรตีนจะมีการเปลี่ยนแปลงน้อยมากและอันผลไม้มสุก จะมีปริมาณโปรตีนเพิ่มขึ้นเมื่อผลไม้มสุก ทั้งนี้เนื่องจากในระหว่างที่ผลไม้มสุกต้องงาซีเอนไซม์ช่วยอีกหลายชนิด และหลังจากส่วนที่เหลือที่เข้าในการสุกของผลไม้มต้องนำไปใช้ในการสังเคราะห์โปรตีน

และจากผลการทดลองจะเห็นว่าแนวโน้มส่วนที่เหลือของปริมาณโปรตีนในผลไม้มสุกก็มีแนวโน้มที่จะเพิ่มขึ้น และในขณะที่ก่อนผลไม้มสุกจะมีปริมาณโปรตีนลดลง ซึ่งสาเหตุที่ปริมาณของโปรตีนลดลงในขณะที่ผลไม้มยังไม่สุกคาดว่า เกิดจากหลังจากส่วนที่เหลือไม่ได้ถูกนำไปสร้างโปรตีนแต่เข้าไปสร้างพวกแป้งและกรดหรือพวกวิตามินซีเสียมากกว่า จึงทำให้ปริมาณของโปรตีนลดลงเรื่อยๆ จนถึงจุดที่ผลไม้มแก่จัดปริมาณของหลังจากเหล่านี้ส่วนที่เหลือถูกนำมาสร้างโปรตีนและมีเอนไซม์จำนวนมากที่เข้าในการทำให้ผลไม้มสุกจึงทำให้ปริมาณของโปรตีนเพิ่มมากขึ้นเรื่อยๆ

จากตารางที่ 5 ที่อุณหภูมิต้องจะเห็นว่าปริมาณโปรตีนที่ 5 วัน มีปริมาณน้อยกว่าที่ 0 วันเล็กน้อย ซึ่งแสดงว่าในระหว่าง 0-5 วันที่เก็บฝรั่งไว้ที่อุณหภูมิต้องได้เกิดการเปลี่ยนแปลงของปริมาณโปรตีนแล้ว คือมีการเปลี่ยนแปลงลดลงและเพิ่มขึ้นแล้ว ถ้าต้องการให้รู้ชัดว่าเพิ่มขึ้นในช่วงวันไหน สามารถทราบได้โดยการเพิ่มความถี่ในการวิเคราะห์ขึ้นอีกโดยการวิเคราะห์ทุกวัน

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกที่ห้ามมิให้คัดลอกสิ่งนี้โดยมิได้รับอนุญาตจากเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

และที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียส จะพบว่าการเปลี่ยนแปลงไปตามปกติ คือลดลงในช่วงแรกของการเก็บและหลังจากนั้นก็เพิ่มขึ้น แต่ที่การเก็บที่ 20 วันมีรังมีการเปลี่ยนแปลงของโปรตีนชนิดปกติ คือแทนที่จะเพิ่มขึ้นอีกกลับลดลง ซึ่งสาเหตุที่มีการเปลี่ยนแปลงเช่นนี้ คาดว่าเกิดจากการวัดค่า O.D.(optimum density) ผิดปกติ ซึ่งอาจเกิดจากเครื่อง Spectrophotometer ทางการแพทย์หรือสารละลายที่จะนำมาวัดมีตะกอนลอยอยู่ และอีกสาเหตุหนึ่งที่เป็นไปได้คือมีรังผลที่นำมาวิเคราะห์นั้นมีอายุน้อยกว่าผลที่นำมาวิเคราะห์ที่ 15 วัน

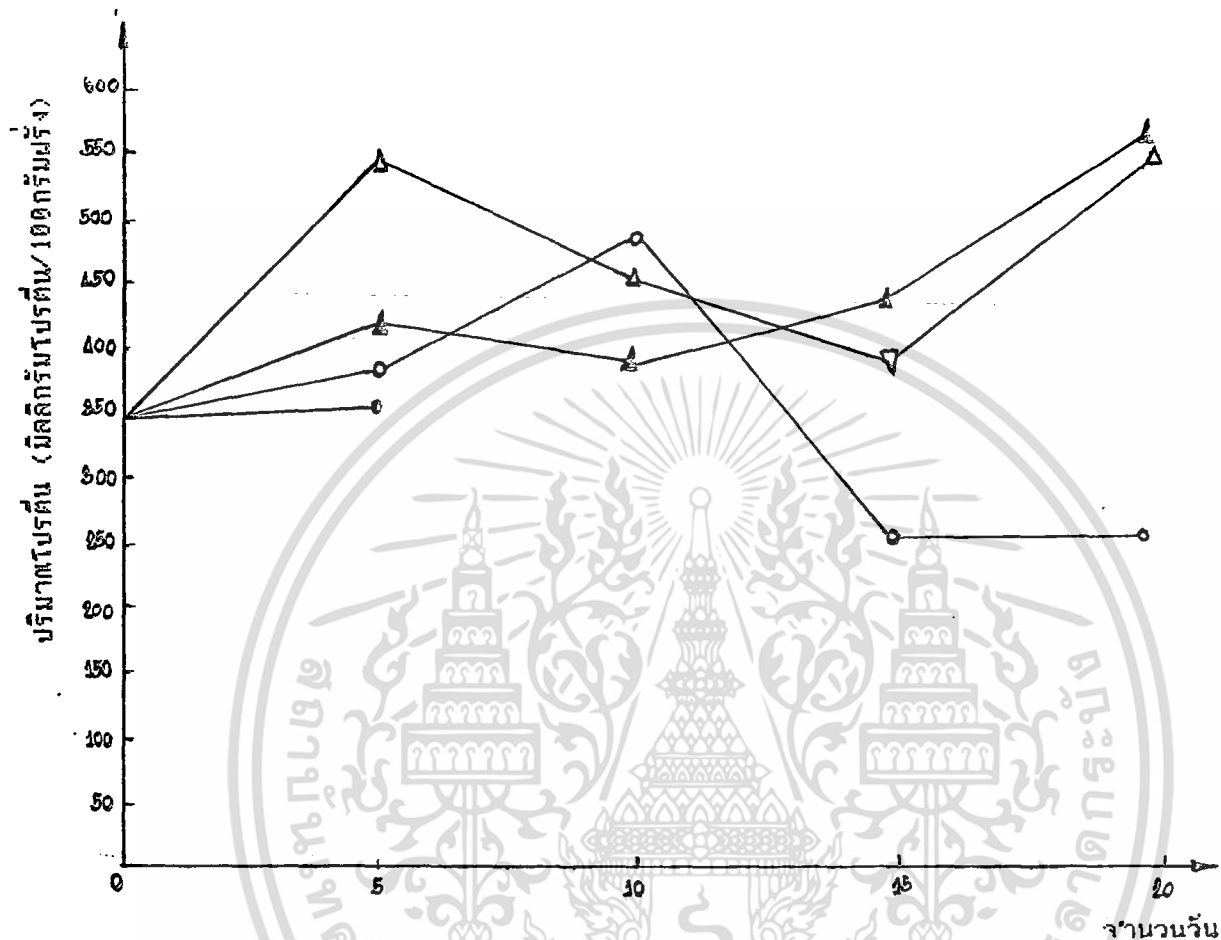
ส่วนที่ 10 องศาเซลเซียสลักษณะการเปลี่ยนแปลงก็เป็นเช่นเดียวกับที่ 5 องศาเซลเซียส และเหตุผลที่เป็นไปได้ก็เป็นเช่นเดียวกับที่ 5 องศาเซลเซียสเช่นกัน

ที่ 15 องศาเซลเซียสการเปลี่ยนแปลงก็เป็นไปตามปกติ คือลดลงแล้วก็เพิ่มขึ้น ส่วนค่าที่เหลือ ไม่สามารถอ่านจาก Standard curve ได้.

ตารางที่ 5 แสดงการเปลี่ยนแปลงของโปรตีน โดย Lowry method

วัน	ปริมาณโปรตีน (mg /100 grams) ที่อุณหภูมิต่ำ			อุณหภูมิต่ำ
	5 องศา	10 องศา	15 องศา	
0	0.1272	0.1272	0.1272	0.1272
5	0.085	0.052	0.013	0.1270
10	0.0965	0.051	0.053	-
15	0.132	0.135	-	-
20	0.122	0.132	-	-

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาพที่ 2 แสดงการเปลี่ยนแปลงของปริมาณโปรตีน

●—● = Room temperature      △—△ = 10 องศาเซลเซียส

▲—▲ = 5 องศาเซลเซียส      ○—○ = 15 องศาเซลเซียส

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## 6. การเปลี่ยนแปลงปริมาณของ Reducing sugar

จากตารางการเปลี่ยนแปลงของปริมาณ Reducing sugar พบว่าที่จุดหมักที่ 5 ปริมาณของน้ำตาลเพิ่มขึ้นจาก 111.9 มิลลิกรัมต่อฝรั่ง 100 กรัม

ส่วนที่จุดหมัก 5 องศาเซลเซียสปริมาณของน้ำตาลมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นและลดลงได้เหมือนกัน ซึ่งถือว่าเป็นเรื่องผิดปกติ เพราะตามปกติปริมาณของน้ำตาลในผลฝรั่งเมื่อเวลาผ่านไปปริมาณของน้ำตาลจะเพิ่มขึ้นเรื่อยๆ แต่จากตารางที่ 6 มีบางวันที่ปริมาณของน้ำตาลลดลง

ส่วนที่จุดหมัก 10 องศาเซลเซียส พบว่าปริมาณน้ำตาลเพิ่มขึ้นจากวันแรกวันที่ 5 วันที่ 10 และเมื่อถึงวันที่ 15 และวันที่ 20 ปริมาณน้ำตาลก็ลดลงตามลำดับ

ส่วนที่จุดหมัก 15 องศาเซลเซียส ก็มีการเปลี่ยนแปลงเช่นเดียวกับที่ 10 องศาเซลเซียส คือเพิ่มขึ้นจน 3 ช่วงแรก และหลังจากนั้นก็ค่อยลดลง

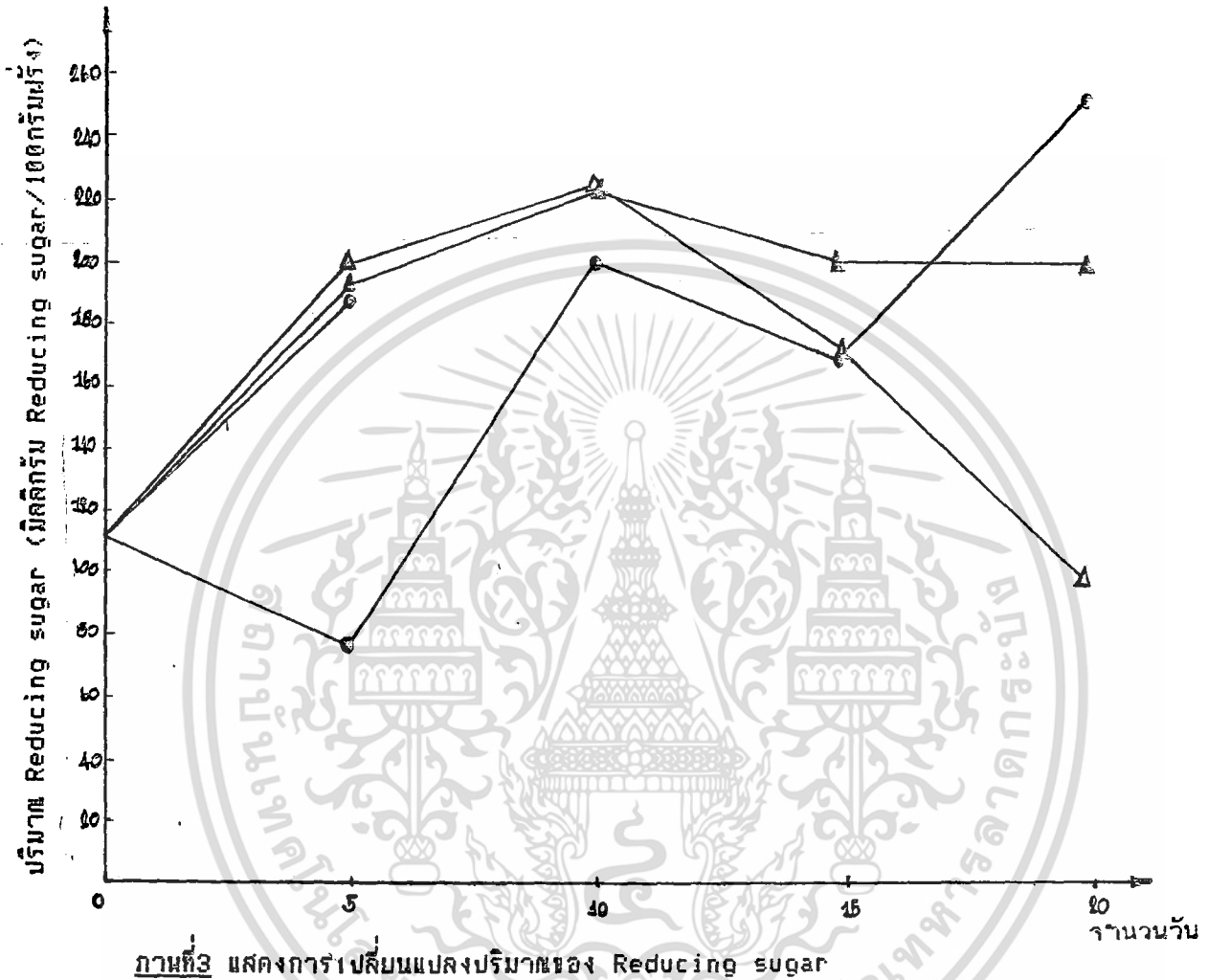
ตามหลักการแล้วปริมาณน้ำตาลจะเพิ่มขึ้นเรื่อยๆ เมื่อผลไม้เริ่มสุกเนื่องจากแป้ง เปลี่ยนมาเป็นน้ำตาล ดังนั้นจนผลไม้สุกจะมีแป้งเหลืออยู่น้อยมาก น้ำตาลที่พบในผลไม้ส่วนใหญ่จะได้แก่ ฟรุคโตส กลูโคส และซูโครส ซึ่งนอกจากแป้งเปลี่ยนมาเป็นน้ำตาลได้แล้ว ไขมันก็สามารถเปลี่ยนมาเป็นน้ำตาลได้ จนผลไม้โดยทั่วไป เมื่อสุกจะมีกรดอินทรีย์ลดลงทุกที และกรดบางชนิดก็เปลี่ยนรูปเป็นน้ำตาลได้ด้วย ดังนั้นจะเห็นได้ว่า ผลไม้ยิ่งแก่ปริมาณน้ำตาลก็จะเพิ่มขึ้นเรื่อยๆ

และจากตารางที่ 6 จะเห็นว่าผลฝรั่งที่เก็บที่จุดหมักต่างๆ และเวลาต่างกันจะเห็นว่ามีการเปลี่ยนแปลงที่ผิดปกติเกิดขึ้น เช่นที่ 5 องศาเซลเซียสที่อายุการเก็บ 15 วัน ปริมาณของน้ำตาลจะลดลง ซึ่งสาเหตุอาจไม่ได้เกิดจากการเปลี่ยนสภาพสารประกอบอื่นๆ ให้เป็นน้ำตาล แต่อาจเกิดจากความผิดพลาดที่เกิดขึ้นระหว่างการทดลอง โดยเฉพาะเวลาที่ใครเตรท เพื่อหารจุดยุติ บางครั้งสั่งเกตุจุดยุติลำบาก โดยเฉพาะการทดลองเวลากลางคืน จะสั่งเกตุค่อนข้างลำบาก ส่วนสาเหตุอื่นๆ ที่อาจเป็นไปได้คือ ผลฝรั่งที่นำมาวิเคราะห์ที่นั่นมีอายุไม่เท่าผลอื่นๆ คือมีอายุน้อยกว่าจึงมีปริมาณน้ำตาลน้อยอยู่ และตัวอย่างที่จุดหมัก และอายุการเก็บขึ้นๆ ก็เช่นกัน คือมีสาเหตุของการเปลี่ยนแปลงเหมือนกัน.

ตารางที่ 6 ปริมาณ Reducing sugar โดยวิธี Shaffer-Somogyi  
(มีผลลิกรัม Reducing sugar/100 กรัมฝรั่งสด)

วัน	ปริมาณ Reducing sugar (mg/grams)			จุดหมอมีห้อง
	5 องศา	10 องศา	15 องศา	
0	-	-	-	111.9
5	76.3	195.4	200.9	189.9
10	205	225.6	226.7	-
15	171	202.0	172.9	-
20	246.5	200.4	98.7	-

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



○—○ = Room temperature      ▲—▲ = 10 องศาเซลเซียส

●—● = 5 องศาเซลเซียส      △—△ = 15 องศาเซลเซียส

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## 7. การเปลี่ยนแปลง Invert sugar

จากตารางที่ 7 แสดงการเปลี่ยนแปลงของปริมาณ Invert sugar พบว่าที่อุณหภูมิห้องปริมาณของ Invert sugar จะเพิ่มขึ้นจาก 348 มิลลิกรัมต่อฝรั่ง 100 กรัม เป็น 357 มิลลิกรัมต่อฝรั่ง 100 กรัม

ที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียสปริมาณของ Invert sugar มีปริมาณเพิ่มขึ้นเรื่อยๆจนวันที่ช่วงอายุการเก็บ 10 วัน ปริมาณของ Invert sugar จะลดลงจากนั้นก็เพิ่มขึ้นเรื่อยๆ.

ที่อุณหภูมิ 10 องศาเซลเซียส พบว่าปริมาณของน้ำตาลมีการเปลี่ยนแปลงชนิดปกติคือช่วงวันแรกของการเก็บและ 5 วันของการเก็บปริมาณของ Invert sugar จะเพิ่มขึ้น แต่เมื่อถึงอายุการเก็บที่ 10 วัน และ 15 วันปริมาณของ Invert sugar ก็ลดลงและเพิ่มขึ้นเมื่ออายุการเก็บที่ 20 วัน

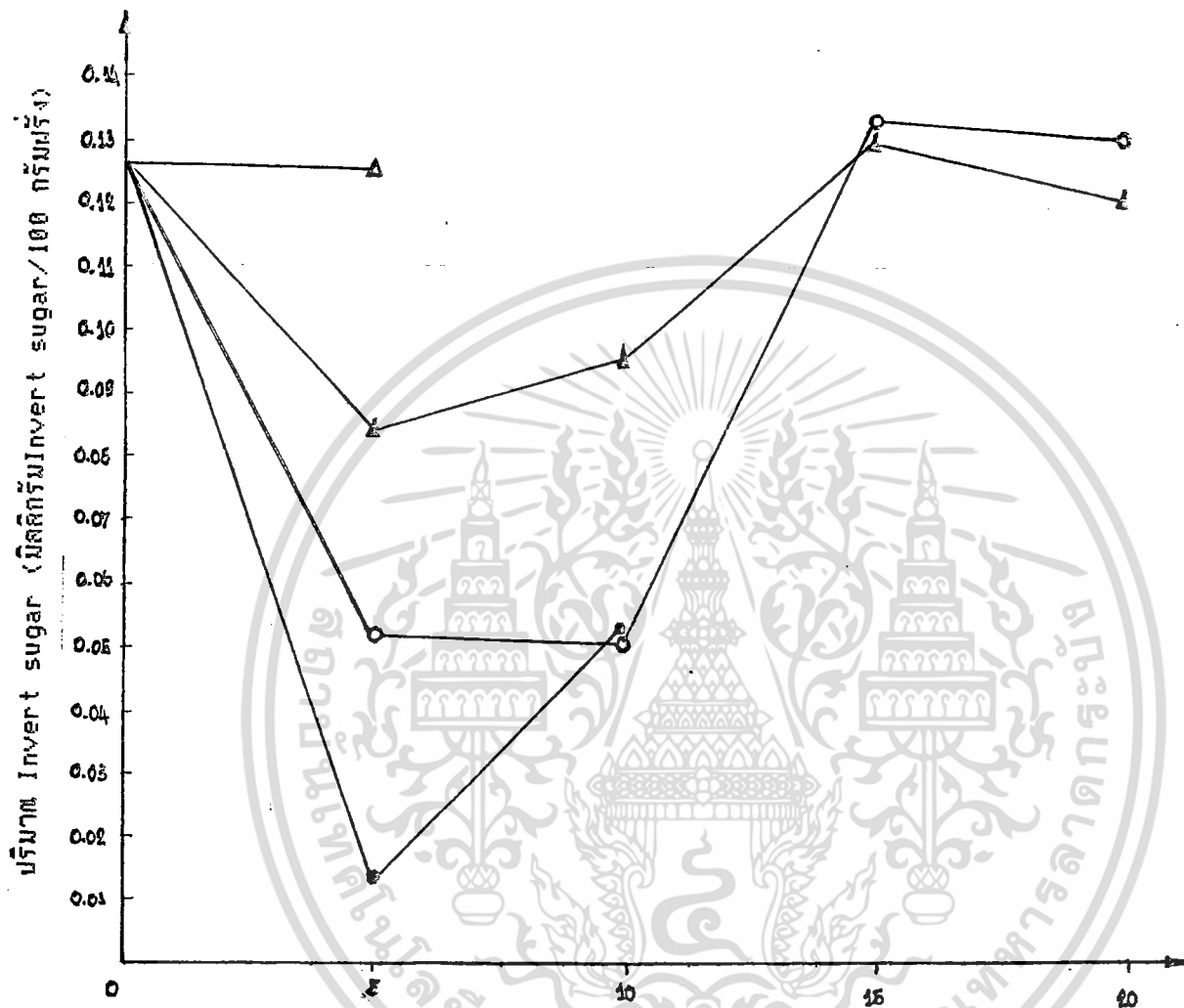
ที่อุณหภูมิ 15 องศาเซลเซียส ปริมาณของ Invert sugar เพิ่มขึ้นเรื่อยๆอย่างปกติเมื่ออายุการเก็บได้ 5 วัน 10 วัน หลังจากนั้นปริมาณของ Invert sugar ก็เริ่มมีการเปลี่ยนแปลงแบบผิดปกติคือปริมาณของ Invert sugar ลดลงเมื่อเก็บที่อายุการเก็บ 15 วัน และจะเพิ่มขึ้นเมื่ออายุการเก็บได้ 20 วันแต่ปริมาณของ Invert sugar ที่เพิ่มขึ้นก็เพิ่มเพียงเล็กน้อย คือน้อยกว่าที่อายุการเก็บ 10 วัน ซึ่งตามปกติควรที่จะเพิ่มมากกว่านี้

ส่วนการเปลี่ยนแปลงที่ผิดปกติจะมีสาเหตุเช่นเดียวกันกับความผิดปกติของน้ำตาล Reducing เพราะน้ำตาล Invert ก็คือน้ำตาล Reducing ที่แตกตัวออกมา ดังนั้น สาเหตุของความผิดปกติย่อมเหมือนกัน เพียงแต่ มีการเพิ่มปริมาณของน้ำตาล Invert มากขึ้นเท่านั้น

ตารางที่ 7 แสดงการเปลี่ยนแปลงปริมาณของ Invert sugar  
โดยวิธี Lane Fynon (mg Invert/100 กรัมฝรั่ง)

วัน	ปริมาณ Invert sugar (mg / 100 grams)			อุณหภูมิห้อง
	5 องศา	10 องศา	15 องศา	
0	-	-	-	348
5	423	550	387	357
10	392.8	458	482	-
15	441.6	392.8	257	-
20	575	552	260	-

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ภาพที่ 4 แสดงการเปลี่ยนแปลงปริมาณ Invert sugar

△—△ = Room temperature

○—○ = 10 องศาเซลเซียส

◄—◄ = 5 องศาเซลเซียส

●—● = 15 องศาเซลเซียส

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



ฝรั่งผลนั้นมีการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพน้อยอยู่ คือยังอ่อนมากกว่าผลชิ้นฯจริงทางให้ปริมาณของวิตามินซีสูงอยู่.

5. การเปลี่ยนแปลงของปริมาณโปรตีน พบว่าปริมาณของโปรตีนมีการเปลี่ยนแปลงน้อยมากเมื่ออายุการเก็บยังน้อย โดยมีการเปลี่ยนแปลงแบบลดลง และหลังจากช่วง 5 วันของการเก็บแล้ว ปริมาณของโปรตีนจะเพิ่มขึ้นเรื่อยๆ จากผลการทดลองพบว่าปริมาณของโปรตีนจะอยู่ในช่วง 0.013-0.135 มิลลิกรัมต่อฝรั่ง 100 กรัม ซึ่งจะเห็นว่ายังมีปริมาณน้อยมาก เมื่อเทียบกับองค์ประกอบอื่นๆของฝรั่ง.

และจากตารางที่ 5 จะเห็นว่าบางช่วงของการเก็บ ปริมาณของโปรตีนมีการเปลี่ยนแปลงมีตกคือในช่วงหลังของการเก็บนั้นแทนที่ปริมาณของโปรตีนจะเพิ่มขึ้น กลับมีปริมาณลดลง สาเหตุอาจเกิดจากผลฝรั่งอาจยังอ่อนกว่าผลชิ้นฯให้ปริมาณของโปรตีนเมื่อวิเคราะห์ออกมาแล้ว ยังมีน้อยอยู่ หรืออาจเกิดจากการทดลองมีผิดพลาด

6. การเปลี่ยนแปลงของปริมาณ Reducing sugar พบว่าปริมาณของ Reducing sugar จะเพิ่มขึ้นเมื่ออายุการเก็บนานขึ้น เนื่องจากแป้งถูกเปลี่ยนสภาพให้กลายเป็นน้ำตาล นอกจากนี้กรดและไขมัน ก็มีการเปลี่ยนแปลงเป็นน้ำตาลได้ด้วยทำให้ปริมาณน้ำตาลเพิ่มขึ้น.

และจากตารางที่ 6 จะเห็นว่าปริมาณของน้ำตาลบางช่วงของการเก็บมีการเปลี่ยนแปลงมีตกคือมีการเปลี่ยนแปลงน้อยลงและบางครั้งก็มากขึ้น คาดว่าเกิดจากความแก่อ่อนที่นำมาผสมรวมของผลฝรั่ง

7. การเปลี่ยนแปลงของปริมาณ Invert sugar พบว่าปริมาณของ Invert sugar มีปริมาณเพิ่มมากขึ้นแต่มีบางช่วงที่ลดลง ซึ่งปกติจะต้องมีปริมาณเพิ่มมากขึ้นเมื่ออายุการเก็บนานขึ้น คาดว่าความแก่อ่อนของฝรั่งไม่เท่ากัน ซึ่งการเปลี่ยนแปลงของ Invert sugar จะมีการเปลี่ยนแปลงเหมือนกับ Reducing sugar คือมีช่วงที่มีความผิดปกติคล้ายกันดังนั้นจึงคาดว่าเกิดจากความแก่อ่อนมากกว่า

และจากตารางที่ 7 พบว่าปริมาณของ Invert sugar ค่อนข้างสูง คืออยู่ในช่วง 257-575 มิลลิกรัม ต่อฝรั่ง 100 กรัม จะเห็นว่าปริมาณของ Invert - sugar มากคาดว่าเกิดจากมีปริมาณแป้งบางส่วนแต่มีจำนวนน้อยมากที่ยังไม่ถูกแปรสภาพ

เป็นน้ำตาลหมด เมื่อนำตัวอย่างมา Hydrolyze ปริมาณแป้งดังกล่าวจะถูกเปลี่ยนให้เป็นน้ำตาลได้ด้วย แต่คาดว่าเข้าไปได้น้อยมาก ส่วนใหญ่เป็นเพราะน้ำตาลซูโครสแตกตัวเป็นกลูโคสและฟรุกโทสมากกว่าปริมาณจริงมากขึ้น.



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

### ข้อเสนอแนะ

สำหรับผู้ทดลองหรือรุ่นน้องที่สนใจการทำปัสหามิเศษ หรือทดลองเกี่ยวกับการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพและเคมี ของผลฝรั่งหรือผลไม้อื่นๆ การปฏิบัติดังนี้

1. การเลือกซื้อผลไม้ที่จะนำมาทดลองควรมีคุณสมบัติทางกายภาพเท่าเทียมกันตลอด เช่นขนาดของผล, ความแก่อ่อน, สีผิว, และน้ำหนัก เป็นต้น
2. ในการทดลองควรใช้ผลไม้ซึ่งใช้เป็นตัวแทนตัวอย่างของผลไม้ทั้งหมดเป็นจำนวนมากที่สุดเท่าที่จะทำได้ เพื่อให้ได้ค่าที่ออกมามีความเป็นไปได้อย่างใกล้เคียงความเป็นจริงมากที่สุด.



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## เอกสารอ้างอิง

- เจือจันทร์ จันทสุพรรณ. 2528. ชีววิทยาเบื้องต้น. มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ วิทยาเขตปัตตานี. ปัตตานี. น. 79-88.
- กัณฑ์ ดันสุภาพ และคณะ. 2530. ข่าวสารสมุนไพร. ฉบับที่32. กรุงเทพฯ. น.15.
- ประชา บุญศิริกุล และอรวิณ ทรภี. 2519. อาหาร. สมาคมคหเศรษฐศาสตร์- แห่งประเทศไทย, กรุงเทพฯ.
- ประมวล เสดะรัต. 2503. สวนฝรั่งในผลorida. กสิกร ปีที่33 เล่ม 5 กันยายน. น.137-140.
- ประเสริฐ ศรีไพโรจน์. 2523. ชีวเคมี. ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์มหาวิทยาลัย ศรีนครินทรวิโรฒมหาสารคาม. น.143-146.
- ไพเราะ ทิพย์ทัศน์. 2523. ชีวเคมีเชิงนิจุ. ภาควิชาชีวเคมีคณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, กรุงเทพฯ.
- มุกดา สิตะสุต และคณะ. 2521. ชีวเคมีประมุกต์. ภาควิชาเคมี คณะแพทยศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่, เชียงใหม่. น.841-843.
- สุรินทร์ วิโรจน์สินธุ์ และคณะ. 2521. ชีวเคมี. ห้องหุ่นส่วนราชการศึกษานักนิพนธ์สมพงษ์, กรุงเทพฯ. น.120-121. น.137-139.
- สวัสด์ เมื่อกสกนธ์. 2531. ฝรั่ง. สหมิตรออฟเซต, กรุงเทพฯ. น.55-62.
- หลวงบุเรศ บารุงการ. 2518. การทำไร่ฝรั่ง. แพร่พิทยา, กรุงเทพฯ. น.1-16.
- A.O.A.C. 1960. Official Method of Analysis. Association of Official anaytical chemists. 9th ed. Washington D.C.
- Willson,C.W;Shaw,P,E and Campbell,C.W. 1982. Determination of organic acid and sugar in Guava (Psidium guajava L.) cultivars by J.Sci. Food Agric. 33:777-780.
- Sings,A.P.and Bhargava,S.N.,1977.Benlate-as an effective post-harvest fungicide for guava fruit. Indian J.Hortic.,34: 309-312.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## 2. การตรวจหาปริมาณวิตามินซี โดยวิธี AOAC. .

### 1. การเตรียมสารละลาย

1.1 เตรียม phosphoric acid-acetic acid solution คือละลาย 15 gm. ของ (40 ml.HOAc+200 ml.H<sub>2</sub>O) ให้ละลายจนหมดโดยคนตลอดเวลาแล้ว dilute to 500 ml.with distilled H<sub>2</sub>O นามากรองด้วยกระดาษกรองใส่ brown-bottle เก็บใน refrigerator. จะเก็บได้นาน 7-10 วัน

1.2 เตรียม Indophenol standard solution คือละลายใน 50 mg. ของ 2,6 dichloroindophenol sodium salt ในน้ำ 50 ml. ที่มี 42 mg. of NaHCO<sub>3</sub> แล้ว dilute to 200 ml.with distilled H<sub>2</sub>O แล้วกรองด้วยกระดาษกรอง บรรจุใน brown-bottle เก็บใน refrigerator.

### 2. การ standardize indophenol solution

2.1 เตรียม ascorbic acid solution คือ ไข่ 100 mg. ของ ascorbic acid ละลายใน 100 ml.of HPO<sub>3</sub>-HOAc solution

2.2 pipette solution จาก (2.1) มา 2 ml. ผสมกับ HPO<sub>3</sub> HOAc 5ml. แล้ว titrate ด้วย indophenol solution ที่เตรียมไว้ทันที end point คือสีบานเย็น ซึ่งเขย่า 1 นาที สีก็ไม่เปลี่ยน

2.3 blank titration ไข่ 5 ml.HPO<sub>3</sub>-HOAc solution+2 ml.H<sub>2</sub>O titrate ด้วย indophenol solution เช่นเดียวกับ (2.2)

3. การไตเตรท หา ascorbic acid ใน samples คือไข่ sample 5 ml.HPO<sub>3</sub>-HOAc titrate ด้วย indophenol solution end point จะเป็นสีบานเย็น.

ตารางที่ 1 แสดงปริมาณการไหลตรงต่อหน่วยค่าวิตามินซี

วัน	จุดหลุมมีห้อง		
	$S_1$ (มิลลิเมตร)	$S_2$ (มิลลิเมตร)	เฉลี่ย (มิลลิเมตร)
0	2.8	2.9	2.85
5	2.3	2.3	2.3
5 องศา			
5	3.6	3.6	3.6
10	5.1	5.1	5.1
15	4.5	4.1	4.3
20	4.6	4.6	4.6
10 องศา			
5	3.2	3.2	3.2
10	4.7	4.6	4.65
15	4.0	4.1	4.05
20	3.7	4.1	3.9

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 1 ต่อ

15 องศา			
5	2.7	2.8	2.75
10	5.3	5.2	5.25
15	1.9	2.4	2.15
20	3.3	2.8	3.05



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

การคำนวณหาปริมาณ ascorbic acid ใน sample จาก 2 (2.1)

และ (2.2)

ascorbic acid 100 cc. มี ascorbic acid = 100 มิลลิกรัม

ascorbic acid 2 cc. มี ascorbic acid =  $\frac{100 \times 2}{100}$  มิลลิกรัม  
= 0.002 กรัม

ให้ indophenol solution ที่ใช้ titrate ascorbic acid = y . cc.

และให้ blank titrate = z cc.

∴ y - z = ascorbic acid 0.002 กรัม

y = 16.2 cc. z = 0.1 cc.

จาก sample 1 คือน้ำฝรั่ง นามา 2 cc. titrate ด้วย standard indophenol solution ให้ 2.85 cc.

indophenol solution 16.2-0.1 cc. = ascorbic acid 0.002 กรัม

indophenol solution 2.85 cc. = ascorbic acid  $\frac{0.002 \times 2.85}{16.1}$  กรัม

sample 2 cc. มี ascorbic acid =  $\frac{0.002 \times 2.85}{16.1}$  กรัม

sample 500 cc. มี ascorbic acid =  $\frac{0.002 \times 2.85 \times 500 \times 1000}{16.1 \times 2}$  กรัม

น้ำฝรั่ง 100 กรัม (500 มิลลิลิตร) มี ascorbic acid 88.50 กรัม

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ตัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

### 3. การตรวจหาปริมาณ protein determination โดย lowry method

#### 1. การเตรียมสารเคมี a

1.1 เตรียมสาร A โดยเตรียม NaOH 0.1N จำนวน 50 cc.

1.2 เติม 2% ของ  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  ลงใน NaOH แล้วปรับปริมาตรเป็น 100 cc.

#### 2. การเตรียมสาร B

2.1 ไข่ 0.5 กรัม  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

2.2 เตรียม Na-Citrate 1% (1 กรัม ในน้ำ 100 cc.)

2.3 นำ 2.1 รวม 2.2

#### 3. การเตรียมสาร C

3.1 นำสาร A 50 cc.+ สาร B 1 cc. (ควรเตรียมใหม่ทุกครั้งไม่  
ควรเตรียมข้ามวัน)

#### 4. การเตรียมสาร D

4.1 ไข่ Folin 20 cc.+  $\text{H}_2\text{O}$  40 cc.

#### การเตรียม protein standard

1. เตรียมสารละลาย โปรตีนที่ความเข้มข้นต่างกันคือ 10, 20, 30,  
40, 50, 60, 70, 80 ไมโครกรัม

1.1 ไข่ Albumin 0.25 g. ในน้ำ 250 cc.

1.2 เตรียมโปรตีนให้ได้ความเข้มข้นที่ต้องการ

1.3 ผสมตัวอย่าง ไข่ได้ 0.5 ml. ลงในหลอดทดลอง

1.4 เติมสาร C 5 ml. เขย่าให้ผสมกัน ตั้งไว้ที่อุณหภูมิห้อง 10 นาที

1.5 เติมสาร D 0.5 ml. และผสมอย่างรวดเร็ว และปล่อยตั้งไว้ที่  
อุณหภูมิห้อง 10 นาที

1.6 นำไปวัดที่เครื่อง Spectrophotometer โดยอ่านค่าที่ ๕๐๐

นาโนเมตร.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

#### 4. การตรวจหา Reducing sugar โดย Shaffer somogyi method

##### การเตรียมสารเคมี

##### 1. การเตรียม Shaffer reagent (a)

1.1 ชั่ง 25 gm. ของ K-Na tartrate  $4H_2O$  เติมน้ำเล็กน้อย

1.2 ชั่ง 25 gm. ของ  $Na_2CO_3$  เติมน้ำเล็กน้อย

1.3 นำสารละลายจากข้อ 1.1 มารวมกับสารละลายจากข้อ 1.2 ปรับ

ปริมาตรด้วยน้ำกลั่น จนครบ 500 ml. ใน Volumetric flask

1.4 เติม 75 ml. ของ  $CuSO_4$

1.5 เติม 20 gm. ของ  $NaHCO_3$  และเติมน้ำเล็กน้อย

1.6 เติม 5 gm. KI และเติมน้ำเล็กน้อย

1.7 เติม 0.1 N ของ  $KIO_3$  250 ml.

1.8 ปรับปริมาตรให้ได้ 1 ลิตร

1.9 ตั้งทิ้งไว้ค้างคืน

2.0 นำไปกรอง

##### 2. การเตรียม $H_2SO_4$ 2N

2.1 เปิด  $H_2SO_4$  เข้มข้น 55-56 ml. แล้วเจือจางให้ได้ 1 ลิตร

##### 3. การเตรียม KI Oxalate ( $KI K_2 C_2 O_4$ )

3.1 ชั่ง 2.5 gm. KI.

3.2 ชั่ง 2.5 gm.  $K_2 C_2 O_4$

##### 4. เตรียม $KIO_3$ 0.1 N

4.1 ชั่ง 3.567 gm.  $KIO_3$  แล้วปรับปริมาตรให้ได้ 1 ลิตร จะได้

0.1 N

##### 5. เตรียม $CuSO_4 \cdot 5H_2O$

5.1 ชั่ง  $CuSO_4$  100 gm. ปรับปริมาตรเป็น 1 ลิตร

##### 6. เตรียมน้ำแข็ง

6.1 ชั่ง KI 50 gm. ละลายในน้ำเล็กน้อย (น้ำร้อน)

6.2 ชั่งแข็ง AR 2 gm.

6.3 นำ 6.1 รวมกับ 6.2

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

### วิธีเตรียมน้ำแข็ง

1. ต้มน้ำ 10 ml.
2. เติมน้ำแข็ง 2 gm. คนแล้วหาาให้เย็น
3. เติม KI 50 gm.
4. ปรับปริมาตรให้ได้ 100 ml.

### ขั้นตอนการหา Reducing sugar โดย Shaffer somogyi method

1. บีบตัวอย่างหรือน้ำฝรั่ง 5 ml. ใส่ลงในหลอดทดลอง
2. เติม 5 ml. Reagent (a) แล้วเขย่าให้ผสมกัน ปิดด้วยอลูมิเนียมฟอยล์
3. นำไปต้มที่น้ำเดือด 15 นาที (ระวังอย่าให้ล้น)
4. ใส่ลงในอ่างน้ำที่เปิดให้น้ำถ่ายเทได้ตลอดเวลา เพื่อช่วยให้ความร้อนเป็นเวลา 4 นาที
5. เอากระดาษอลูมิเนียมฟอยล์ออกเติม 2 ml.  $K_2C_2O_4$
6. เติม 2 N  $H_2SO_4$  3 ml. แล้วเอาไปเขย่าให้เข้ากัน
7. นำไปแช่ในน้ำเย็น (น้ำแข็ง) นาน 5 นาที
8. นำไปเขย่าให้เข้ากันอีกครั้ง
9. นำมาเทใส่ Flask ขนาด 250 ml. แล้วไตเตรทด้วย 0.005N  $Na_2S_2O_3$  โดยใช้น้ำแข็งเป็น indicator โดยเติมประมาณ 2 หยด
10. นำไปไตเตรทจนกระทั่งหมดตะกอนสีน้ำตาล และได้สารละลายเป็นสีฟ้าอ่อน
11. ทำ Blank โดยทำเช่นเดิม แต่เปลี่ยนจากตัวอย่างเป็นน้ำกลั่น 5ml.

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 2 ปริมาณสารละลายที่เข้าเครื่องวิเคราะห์หาปริมาณ Reducing sugar

วัน	จุดหมึ้นห้อง		
	$S_1$ (มิลลิลิตร)	$S_2$ (มิลลิลิตร)	เฉลี่ย (มิลลิลิตร)
0	41	39.6	40.3
5	33.7	32.7	33.2
5 องศา			
5	44	43.1	43.5
10	32	31.6	31.8
15	35.6	34.1	34.8
20	28	28	28
10 องศา			
5	32.3	33.1	32.7
10	30.8	29.1	29.9
15	32.0	32.2	32.1
20	32.2	32.2	32.2

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ตารางที่ 2 ต่อ

15 องศา

5	32.2	32.5	31.9
10	29.8	30.0	29.7
15	34.7	34.5	35.0
20	42.2	40.7	41.4

หมายเหตุ Blank = 50.05 มิลลิลิตร

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## ตัวอย่างการคำนวณหาปริมาณ Reducing sugar

Blank	= 50.05	มิลลิลิตร
จำนวนมิลลิลิตรของ 0.005 N $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$	= 40.3	มิลลิลิตร
	= 50.05 - 40.3	มิลลิลิตร
	= 9.75	มิลลิลิตร
หาปริมาณมิลลิลิตรของ Reducing sugar จากสูตร (0.1099) (ml. ของ 0.005N $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$		
	+ 0.048	
แทนค่า (0.1099) (9.75) + 0.048	= 1.1195	กรัม/5 มิลลิลิตร
ถ้าใช้น้ำฝรั่ง 50 มิลลิลิตร	= $50 \times 1.1195$	
	5	
เพราะฉะนั้นฝรั่ง 10 กรัม	= 11.95	มิลลิลิตร
ถ้าฝรั่ง 100 กรัม จะมี Reducing sugar	= 111.95	มิลลิลิตร

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## 5. การตรวจหา ปริมาณ Invert sugar โดย Lane eynon general method

1. การเตรียมน้ำผลไม้ ใช้น้ำผลไม้สดเกี่ยวกับการหา Reducing sugar แต่ต้องนำมา Hydrolyze

2. การเตรียมสารละลาย Filling(a) Filling(b)

2.1 วิธีเตรียมสารละลาย Fehling (a) ละลาย  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  70 กรัมในน้ำกลั่น 900 มิลลิลิตร แล้วทำให้ปริมาตรทั้งหมดเป็น 1 ลิตร ด้วยน้ำกลั่น

2.2 วิธีเตรียมสารละลาย Fehling (b) ละลาย KOH 240 กรัมและ Sodium Potassium tartrate (Rochelle salt,  $\text{NaKC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ ) 346 กรัม ในน้ำกลั่น 700 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรทั้งหมดเป็น 1 ลิตรด้วยน้ำกลั่น

3. การเตรียม Invert sugar standard

3.1 ใช้น้ำตาล Sucrose 9.5 กรัม

3.2 เติม HCl 5 มิลลิลิตร

3.3 เติมน้ำให้ได้เป็น 100 มิลลิลิตร ทิ้งไว้ 3 วันหรืออบที่ 80 องศาเซลเซียส นาน 2 ชั่วโมง

3.4 นำมาปรับให้เป็นกลางโดยใช้น้ำฟีนอล์ฟธาไลน์เป็นตัวชี้

3.5 ปรับปริมาตรให้เป็น 1 ลิตร

3.6 คุตสารละลาย Invert sugar 25 มิลลิลิตร ลงใน Flask ขนาด 100 มิลลิลิตร

3.7 เติมน้ำกลั่น 50 มิลลิลิตร

3.8 หยด ฟีนอล์ฟธาไลน์ 2 หยด แล้วปรับให้เป็นกลางด้วย NaOH 20% ปรับให้เป็นกรด โดยใช้น้ำ HCl 1N หยดจนจนน้ำไม่มีสี เติมน้ำกลั่นจนถึงขีดปริมาตรคือ 100 มิลลิลิตร

4. Standardization (NA Factor)

4.1 บีเบต สารละลาย Filling (a) และ (b) อย่างละ 5 มิลลิลิตร

ลงใน Flask ขนาด 250 มิลลิลิตร

4.2 ต้มสารละลายให้เดือดบน Hot plate นาน 2 นาที

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

4.3 ใส่น้ำตาลละลายจาก burette ลงใน Flask จนได้สารละลายสีฟ้าอ่อน

4.4 เติม Methyleneblue solution 1 มิลลิลิตร

4.5 เติม Sugar solution จนสีของ Methylene blue เปลี่ยนไปเป็นตะกอนสีน้ำตาลแดง

ตารางที่ 3 ปริมาณสารละลายที่ใช้วิเคราะห์ Invert sugar

จุดหมอมิ วัน	RT	5	10	15
0	7.9			
5	7.7	6.5	5	7.1
10		7.0	6	5.7
15		6.6	7	10.17
20		5.0	5.2	11.0

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

## ตัวอย่างการคำนวณหาปริมาณ Invert sugar

หา Factor	จากสูตร	$\frac{2.5 \times \text{titration}}{1000}$	
		$= \frac{2.5 \times 22}{1000}$	
		$= 0.005$ กรัมของ Invert sugar	
หาเปอร์เซ็นต์ของ Invert sugar	จากสูตร	$\frac{\text{Factor} \times \text{dilution} \times 100}{\text{titration} \times \text{weight of sample}}$	
ที่อุณหภูมิห้องวันแรกของการทดสอบ	titration	$= 7.9$ มิลลิลิตร	
	dilution	$= 50$ มิลลิลิตร	
	sample	$= 10$ มิลลิลิตร	
แทนค่า		$= \frac{0.055 \times 50}{7.9 \times 10}$	
		$= 0.0348$ กรัม/50 มิลลิลิตร	
นมฝรั่ง 10 กรัมมี Invert sugar		$= \frac{0.0348 \times 100}{10}$	
		$= 0.348$ กรัม	
เพราะฉะนั้น นม 100 กรัมของฝรั่งมี Invert sugar		$= 348$ มิลลิกรัม	

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาพ แสดงการเปลี่ยนแปลงสีผิวของผลฝรั่งที่เวลาและอุณหภูมิต่างๆ



5 GY 6/8

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

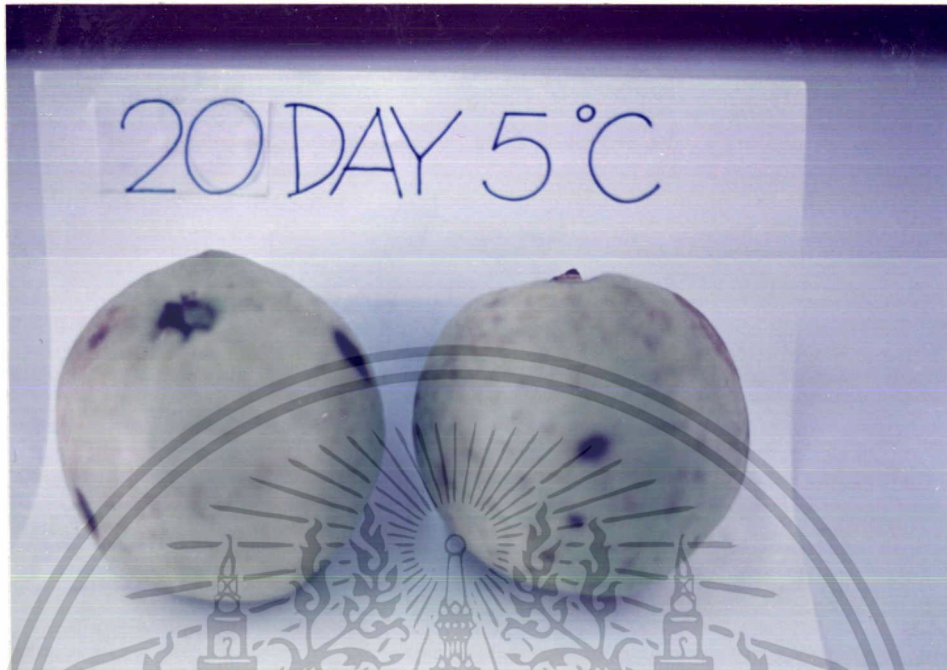
ภาพ แสดงการเปลี่ยนแปลงสีผิวของผลฝรั่งที่เวลาและอุณหภูมิต่างๆ



5 GY 6/6

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาพ แสดงการเปลี่ยนแปลงสีผิวของผลฝรั่งที่เวลาและอุณหภูมิต่างๆ



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาพ แสดงการเปลี่ยนแปลงสีผิวของผลฝรั่งที่เวลาและอุณหภูมิต่างๆ



2.5 GY 7/8

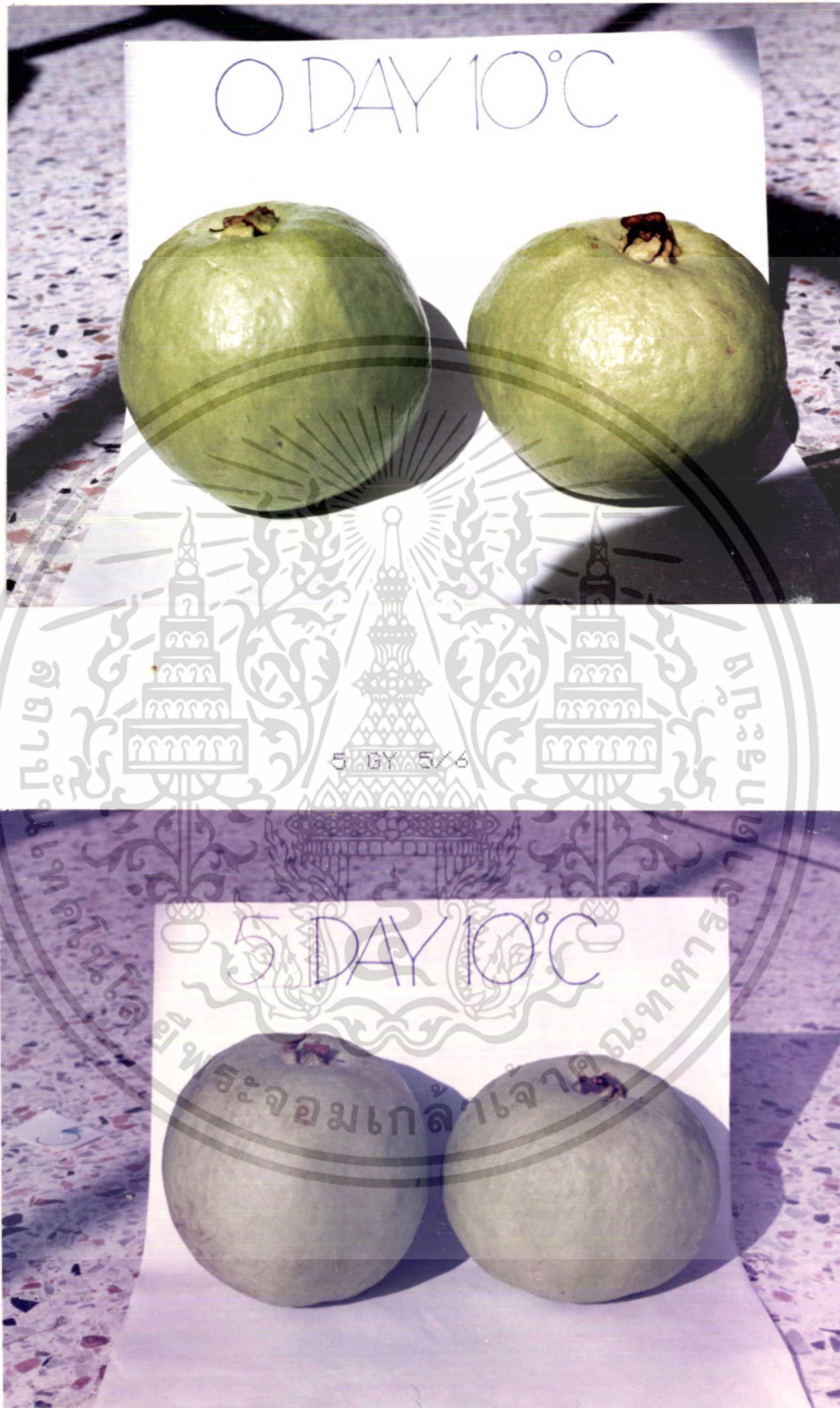
เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาพ แสดงการเปลี่ยนแปลงสีผิวของผลฝรั่งที่เวลาและอุณหภูมิต่างๆ



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาพ แสดงการเปลี่ยนแปลงสีผิวของผลฝรั่งที่เวลาและอุณหภูมิต่างๆ



2.5 GY 6/8

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

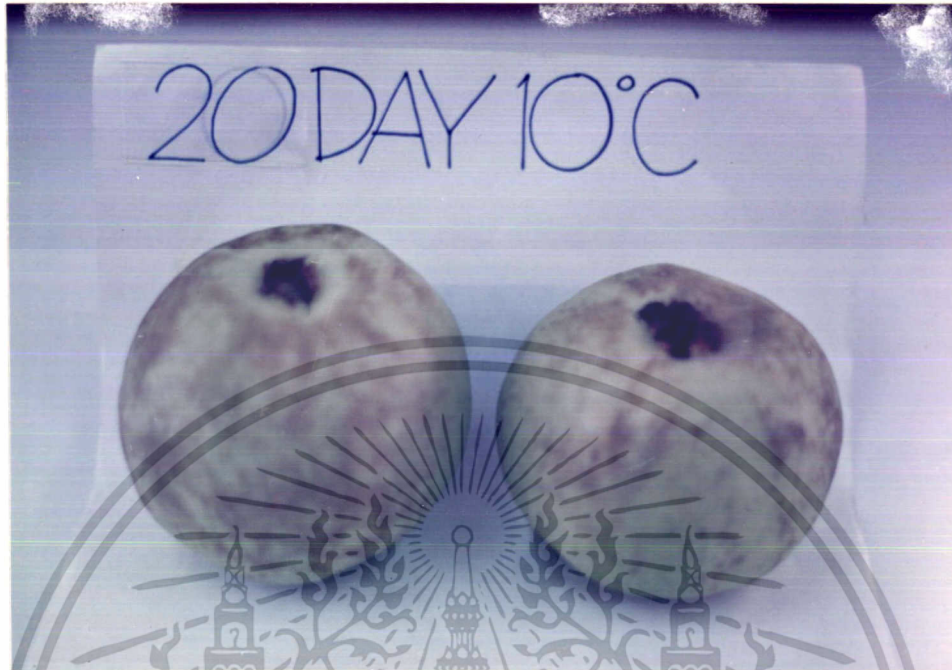
ภาพ แสดงการเปลี่ยนแปลงสีผิวของผลฝรั่งที่เวลาและอุณหภูมิต่างๆ



2.5 GY 7/10

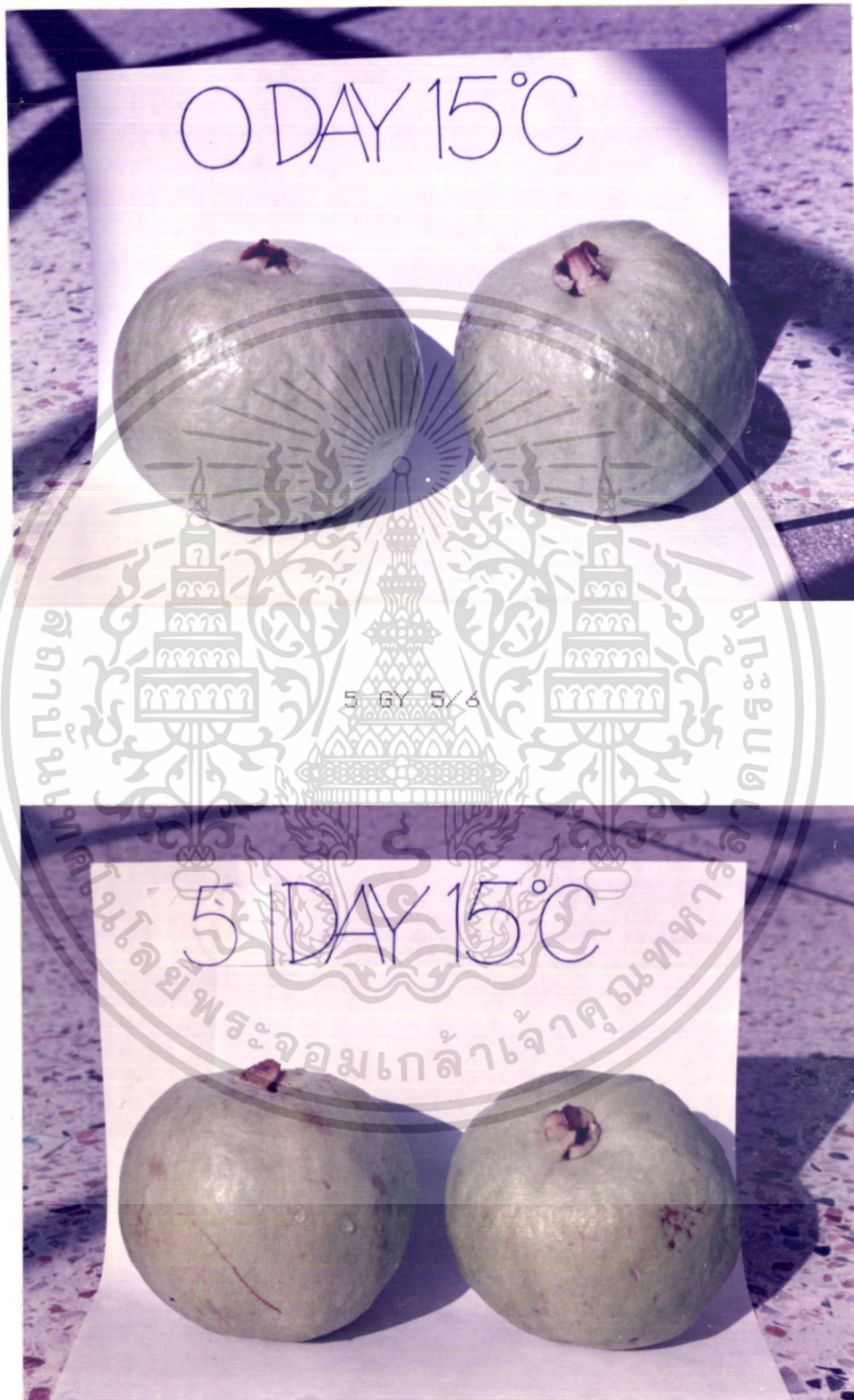
เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาพ แสดงการเปลี่ยนแปลงสีผิวของผลฝรั่งที่เวลาและอุณหภูมิต่างๆ



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

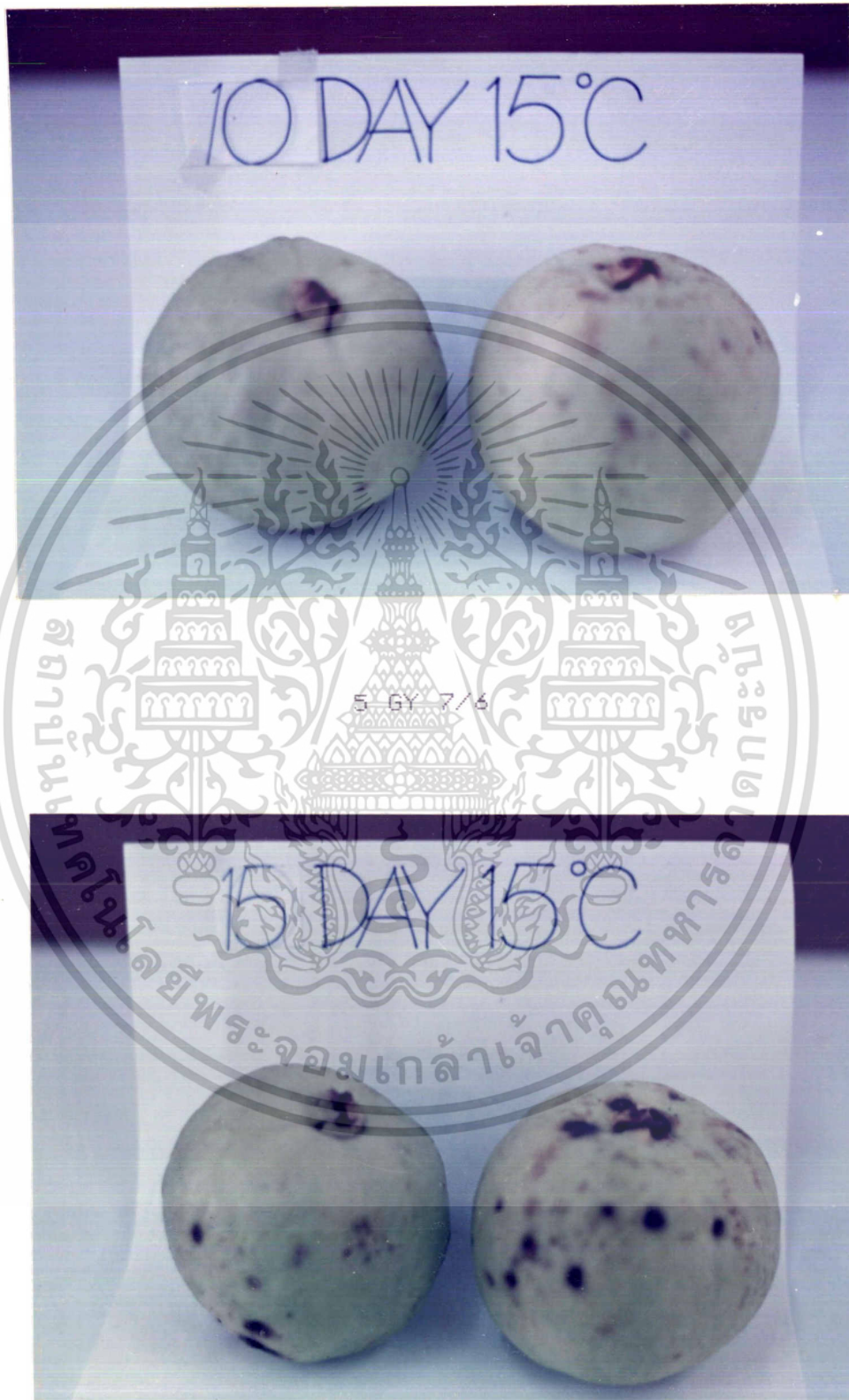
ภาพ แสดงการเปลี่ยนแปลงสีผิวของผลฝรั่งที่เวลาและอุณหภูมิต่างๆ



2.5 GY 7/8

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

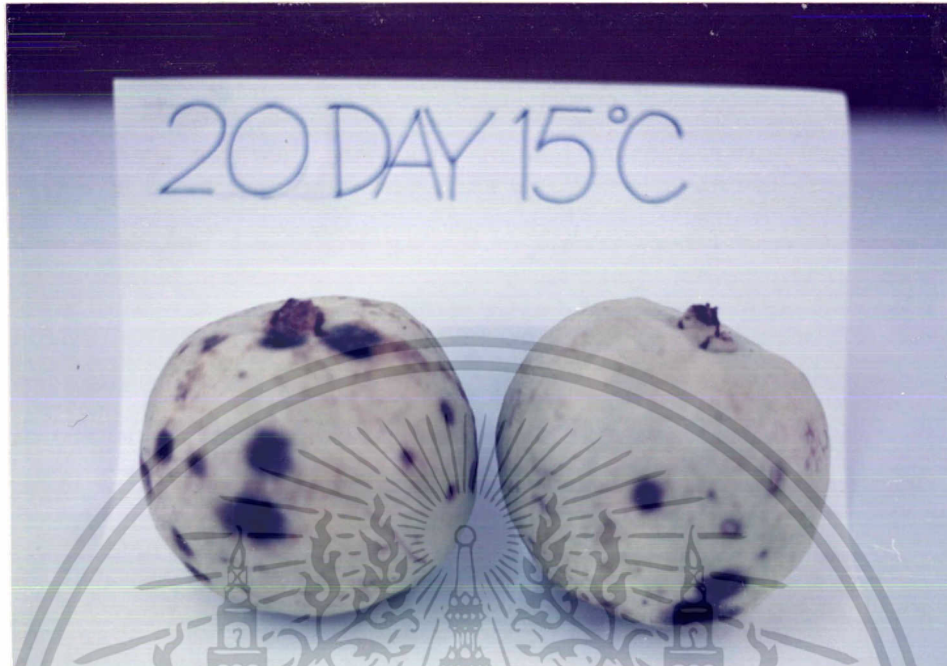
ภาพ แสดงการเปลี่ยนแปลงสีผิวของผลฝรั่งที่เวลาและอุณหภูมิต่างๆ



2.5 GY 8/8

เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า ไม่ว่าจะกรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้

ภาพ แสดงการเปลี่ยนแปลงสีผิวของผลฝรั่งที่เวลาและอุณหภูมิต่างๆ



เอกสารนี้เป็นเอกสารที่สงวนไว้สำหรับการใช้งานเพื่อการศึกษาเท่านั้น ไม่อนุญาตให้นำไปใช้ประโยชน์ด้านการค้า  
ไม่ว่ากรณีใดๆทั้งสิ้น อีกทั้งห้ามมิให้ดัดแปลงเนื้อหา และต้องอ้างอิงถึงเจ้าของเอกสารทุกครั้งที่มีการนำไปใช้