



## รายงานผลการวิจัย

เรื่อง การประเมินความสามารถในการต้านออกซิเดชันในผลไม้พื้นบ้านไทย  
บางชนิดในจังหวัดเชียงใหม่

**Evaluation of antioxidant capacity in some local Thai fruits in Chiang Mai  
Province**

ได้รับการจัดสรรงบประมาณการวิจัย

ประจำปี 2555

จำนวน 200,000 บาท

หัวหน้าโครงการ

นายอดิศักดิ์ ภูมวงศ์

ผู้ร่วมโครงการ

นางจินคนา ภูมวงศ์

นางสาวปราิญ่า เกี่ยนจุนพล

รายงานวิจัยเสร็จสิ้นสมบูรณ์

29/สิงหาคม/2556

กิตติกรรมประกาศ

โครงการวิจัยเรื่องการประเมินความสามารถในการต้านออกซิเดชันในผลไม้พื้นบ้านไทยบางชนิดในจังหวัดเชียงใหม่ (Evaluation of antioxidant capacity in some local Thai fruits in Chiang Mai Province) ได้สำเร็จคุณลักษณะโดยการได้รับทุนสนับสนุนการวิจัยจากสำนักวิจัยและส่งเสริมวิชาการการเกษตร มหาวิทยาลัยแม่โจ้ เชียงใหม่ และสำนักงานคณะกรรมการวิจัยแห่งชาติ ประจำปีงบประมาณ 2555 ผู้วิจัยขอขอบคุณหน่วยงานทั้งภาครัฐและเอกชน ทั้งภายในและภายนอกพื้นที่ และขอขอบคุณคณาจารย์ ข้าราชการ เจ้าหน้าที่ และผู้ช่วยวิจัยทุกท่านที่ได้ให้ความช่วยเหลือทำให้ การวิจัยครั้งนี้จนเสร็จสิ้นสมบูรณ์

ผู้วิจัย

## สารบัญเรื่อง

หน้า

สารบัญกราฟ	๙
สารบัญภาพ	๑
บทคัดย่อ	๑
Abstract	๒
คำนำ	๒
วัตถุประสงค์การทดลอง	๒
ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	๓
การตรวจเอกสาร	๓
อุปกรณ์และวิธีการ	๑๕
ผลการวิจัย	๑๘
การอภิปรายผลการทดลอง	๓๓
สรุปผลการทดลอง	๓๖
เอกสารอ้างอิง	๓๖

## สารบัญกราฟ

	หน้า
กราฟที่ 1 แสดงค่า้น้ำหนักของผลไม้	19
กราฟที่ 2 แสดงค่าความกว้างของผลไม้	20
กราฟที่ 3 แสดงค่าความยาวของผลไม้	21
กราฟที่ 4 แสดงค่าความส่วนของผลไม้	22
กราฟที่ 5 แสดงค่าสีเขียว-แดงของผลไม้	23
กราฟที่ 6 แสดงค่าสีเหลือง-น้ำเงินของผลไม้	24
กราฟที่ 7 แสดงค่าปริมาณของเบงที่ละลายน้ำได้	25
กราฟที่ 8 แสดงค่าความเป็นกรดเบสของผลไม้	26
กราฟที่ 9 แสดงค่าปริมาณกรดซิตริก	27
กราฟที่ 10 แสดงค่าปริมาณกรดมาลิก	28
กราฟที่ 11 แสดงค่าปริมาณกรดทาร์ทาริก	28
กราฟที่ 12 แสดงค่าปริมาณกծอสกอร์บิก	29
กราฟที่ 13 แสดงค่าปริมาณฟีโนลิก	30
กราฟที่ 14 แสดงค่าปริมาณฟลาโวนอยด์	31
กราฟที่ 15 แสดงค่าร้อบลั่ว radial scavenging	32

## สารบัญภาพ

หน้า

ภาพที่ 1	สตาร์แอปเปิลสีน้ำเงิน	8
ภาพที่ 2	สตาร์แอปเปิลสีเขียว	9
ภาพที่ 3	มะเพียง	9
ภาพที่ 4	ตะขบ	10
ภาพที่ 5	กระเจ็บ	10
ภาพที่ 6	พุทรา	11
ภาพที่ 7	มะกอกไทย	11
ภาพที่ 8	มะขามป้อม	12
ภาพที่ 9	สมอไทย	13
ภาพที่ 10	มะหลอด	14
ภาพที่ 11	มะมุด	14

# การประเมินความสามารถในการด้านออกซิเดชันในผลไม้พื้นบ้านไทย

ของชนิดในจังหวัดเชียงใหม่

Evaluation of antioxidant capacity in some local Thai fruits

in Chiang Mai Province

อดิศักดิ์ จูมวงศ์<sup>1</sup>, จินตนา จูมวงศ์<sup>2</sup> และ ปาริชาติ เทียนจุณพอล<sup>3</sup>

Adisak Joomwong<sup>1</sup>, Jintana Joomwong<sup>2</sup> and Parichat Theanjumpol<sup>3</sup>

<sup>1</sup>สาขาวิชาเทคโนโลยีชีวภาพ คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยแม่โจ้ อ.สันทราย จ.เชียงใหม่ 50290

<sup>2</sup>สาขาวิชิตศาสตร์ คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยแม่โจ้ อ.สันทราย จ.เชียงใหม่ 50290

<sup>3</sup>สถาบันวิจัยเทคโนโลยีและสังการเก็บเกี่ยว มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ อ.เมือง จ.เชียงใหม่ 50200

## บทคัดย่อ

การศึกษาคุณภาพทางกายภาพ ทางเคมี และการประเมินความสามารถในการด้านออกซิเดชัน ในผลไม้พื้นบ้านไทยในจังหวัดเชียงใหม่ จำนวน 11 ชนิด คือ กระเจี๊ยบ ตะขบ ไทย พุทรา มะกอก ไทย มะขามป้อม มะเพื่อง สาร์แอบเปิลพันธุ์สีเขียว สาร์แอบเปิลพันธุ์สีม่วง ละมุด มะหลอด และ สมอไทย พบว่า น้ำหนักผลของผลไม้ตัวอย่างในการวิจัยมีความสัมพันธ์กับขนาดของผล(ความ กว้างและยาว) ผลไม้ที่มีน้ำหนักมากที่สุดคือ สาร์แอบเปิลพันธุ์สีเขียว ผลไม้ที่มีค่าความส่วนของ ผลสูงสุด คือ มะหลอด ผลไม้ที่มีค่าสีเขียวของผลสูงสุดคือ สมอไทย ผลไม้ที่มีค่าสีแดงสูงสุด คือ มะหลอด ผลไม้ตัวอย่างทุกชนิดมีปริมาณของแข็งที่คล้ายในน้ำได้ มีค่าเป็นกรด มีกรดซิตริก กรด มาลิก และกรดทาริก ปริมาณแอกโซบิก ปริมาณฟีโนลิก ปริมาณฟลาโวนอยด์ และร้อยละของ radical scavenging แตกต่างกัน มะหลอดมีค่าปริมาณแอกโซบิก ปริมาณฟีโนลิก ปริมาณฟลาโวนอยด์ และ ร้อยละ radical scavenging สูงกว่าผลไม้ชนิดอื่นๆ

คำสำคัญ: ผลไม้ คุณภาพ พินอลิก ฟลาโวนอยด์

### Abstract

The study on physical quality, chemical quality and evaluation percentage of radical scavenging of local Thai fruits 11 kinds: Roselle, Myrabolan wood, Calabura, Indian gooseberry, Corambora, Jew's plum, Sapodilla, Star apple, Jujube and *Elaegnus latifolia*. The results found that star apple was highest fruit weight. The *Elaegnus latifolia* was highest L\* value. The Myrabolan wood was a\* value higher than other fruits. The *Elaegnus latifolia* was ascorbic acid, total phenolic, total flavonoid and percentage radical scavenging higher than others fruits.

**Key words:** fruits, quality, phenolic, flavonoid.

### คำนำ

ผลไม้พื้นบ้านไทยหลากหลายชนิดมีการนำมาใช้ประโยชน์ในการบริโภคตามฤดูกาล และคาดว่าผลไม้พื้นบ้านไทยหลายชนิดที่มีสารที่ออกฤทธิ์ต้านการเกิดออกซิเดชันได้ ซึ่งจะเห็นผลไม้พื้นบ้านไทยอีกหลากหลายชนิดเป็นที่น่าสนใจมาก นอกจากมีคุณค่าทางโภชนาการแล้วยังมีสารประกอบเคมีสำคัญที่มีประโยชน์ในการออกฤทธิ์การเกิดออกซิเดชัน ซึ่งจะเป็นประโยชน์ต่อผู้บริโภคในการใช้ผลไม้พื้นบ้านไทยเป็นอาหารและเป็นเครื่องดื่ม หรือการบริโภคผลิตภัณฑ์อื่นๆ จากผลไม้พื้นบ้านไทย ดังนั้นการศึกษาความสามารถต้านการเกิดออกซิเดชันในผลไม้พื้นบ้านบางชนิด จะช่วยให้ทราบจำนวนชนิดของผลไม้พื้นบ้านไทยที่มีความสามารถต้านการเกิดออกซิเดชัน รวมถึงสารเคมีออกฤทธิ์ที่มีประโยชน์ทางการแพทย์ ทราบถึงวิธีการจัดการผลิตที่เป็นประโยชน์และตรงกับความต้องการของผู้บริโภค และเพื่อเป็นแนวทางในการปรับรูปผลิตภัณฑ์ต่อไป

### วัตถุประสงค์ของการวิจัย

1. เพื่อประเมินความสามารถต้านการเกิดออกซิเดชันในผลไม้พื้นบ้านไทยบางชนิด ในเขตพื้นที่จังหวัดเชียงใหม่
2. เพื่อศึกษาองค์ประกอบสารเคมีของผลไม้พื้นบ้านไทยบางชนิด และแนวทางการปรับรูปเป็นผลิตภัณฑ์

## ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

1. ทราบจำนวนชนิดผลไม้พื้นบ้านไทยในจังหวัดเชียงใหม่ที่มีความสามารถด้านออกซิเดชัน
2. ได้แนวทางสำหรับการประยุกต์ผลไม้พื้นบ้านไทยเพื่อใช้ในการอุปโภคและบริโภค
3. การตีพิมพ์ในวารสารวิทยาศาสตร์เกย์ดรา และการนำเสนอในการประชุมพีชสวนแห่งชาติ ครั้งที่ 12 หรือ การประชุมวิชาการหลังการเก็บเกี่ยวแห่งชาติ ครั้งที่ 12

### ขอบเขตของการวิจัย

#### **วิธีการทดลอง**

การวิจัยทำการศึกษาผลไม้พื้นบ้านไทย จากคลาตสดำเกอสันทรยาและสารภี จังหวัดเชียงใหม่ จำนวน 11 ชนิด คือ มะหลอด กระเจี๊ยบ ตะบูนไทย พุตรา มะอกอไห มะขามป้อม มะเพียง สาร์แอบเปลสีเขียว สาร์แอบเปลสีขาว ละมุด และสมอไทย ในแต่ละฤดูกาลเก็บเกี่ยว นำผลไม้พื้นบ้านที่กำหนดมาศึกษาองค์ประกอบทางเคมี และประเมินความสามารถในการด้านออกซิเดชันด้วยวิธี DPPH scavenging assay

#### **การตรวจเอกสาร**

#### **องค์ประกอบของผักและผลไม้ (ตนัย, 2540)**

ผักและผลไม้เป็นพืชที่มีน้ำเป็นองค์ประกอบหลัก ซึ่งอาจสูงร้อยละ 70 ของน้ำหนักทั้งหมด ความแตกต่างของปริมาณน้ำในเซลล์ขึ้นกับ ชนิด พันธุ์ ความแก่ อ่อน เช่น ผักประเภทหัว มีแป้งเป็นองค์ประกอบสูง เช่น มันเทศ มันฝรั่ง เป็นต้น มีน้ำเป็นองค์ประกอบประมาณร้อยละ 10 - 75 ผักประเภทใบมีน้ำเป็นองค์ประกอบประมาณร้อยละ 85 และผลไม้ประเภทแตงอาจมีน้ำสูงถึงร้อยละ 95 เป็นต้น การที่ผักและผลไม้อ่อนบังน้ำมากจะทำให้เซลล์เด้ง(turgid) มากจึงมีความสามารถอนุสูงกว่า ผักและผลไม้ที่แก่(mature) หรือสุก(ripe) นอกจากนั้นปริมาณน้ำในเซลล์ขึ้นกับปัจจัยภายนอก เช่น อุณหภูมิและความชื้นสัมพัทธ์ในบรรยายกาศ หากอุณหภูมิในระหว่างการเก็บรักษาสูงและความชื้นสัมพัทธ์ภายในอุดต่อจะเร่งให้พืชตายน้ำเร็วขึ้น เซลล์จะเหี่ยดและทำให้ผักและผลไม้สูญเสียความสามารถ

ในผักและผลไม้มีค่าโปรไนเตรตประมาณร้อยละ 2 - 40 ของน้ำหนัก ซึ่งขึ้นกับชนิดของผักและผลไม้ ปริมาณของการโปรไนเตรตจะแตกต่างกันตามชนิดของพืชพันธุ์และความแก่ อ่อนของพืช นั่นๆ ค่าโปรไนเตรตที่พบมีหลากหลายประเภทคือ น้ำตาล เช่น ซูโคโรส (sucrose) กลูโคส (glucose) และฟรักโตส (fructose) พบมากในผลไม้สุก ผักและผลไม้ที่ยังไม่สุกมีแป้ง (starch) เป็นส่วนใหญ่ ผักและผลไม้ยังเป็นแหล่งของใยอาหาร (dietary fiber) ซึ่งอยู่ที่ผนังเซลล์ ได้แก่ เซลลูโลส (cellulose) สารในกลุ่มของเพกติน (pectin substances) และเอมิเซลลูโลส (hemicellulose)

กรดอินทรีย์เป็นองค์ประกอบที่สำคัญอีกชนิดหนึ่งในผักและผลไม้ ปริมาณของกรดจะมากหรือน้อยขึ้นอยู่กับชนิด พันธุ์ และแหล่งปลูก ผลไม้ส่วนใหญ่มีกรดอินทรีย์มากกว่าผัก กรดอินทรีย์ในผักและผลไม้ได้แก่ กรดซิตริก(citric acid) หรือกรดมะนาว มีในพืชทั่วไปและพบมากในพืชตระกูลส้ม ผักและผลไม้ที่มีกรดซิตริกมาก ได้แก่ ส้ม ฝรั่ง สับปะรด มะเขือเทศ แพร์ มันฝรั่ง กรดมาลิก(malic acid) พบในพืชเบต่อนอุ่น เช่นแอปเปิล พลับ แครอท เซอร์ นอกจากนี้ยังมีในกล้วย แต่กรดทาร์ตราติก(tartaric acid) พบมากในผลไม้ เช่น อรุณ มะขาม ชนิดและปริมาณของน้ำตาลและการต้มที่มีมากน้อยต่างกันจะมีผลทำให้ผักและผลไม้มีรสชาติแตกต่างกัน ผักและผลไม้โดยทั่วไปมีโปรตีนและไขมันในปริมาณต่ำ โปรตีนส่วนใหญ่ในผักและผลไม้อよู่ในรูปของเอนไซม์ (enzymes) ที่จำเป็นในการดำเนินกิจกรรมของสิ่งที่มีชีวิต ในนันในผักและผลไม้เป็นส่วนประกอบของเยื่อหุ้มเซลล์ (cell membrane) เป็นส่วนใหญ่

ผักและผลไม้เป็นแหล่งของวิตามินและเกลือแร่ โดยเฉพาะอย่างยิ่งวิตามินซีและวิตามินเอ ผักและผลไม้ที่อ่อนจะมีวิตามินสูงกว่าผลไม้ที่แก่หรือสุก แต่ในระหว่างการแปรรูปด้วยความร้อน วิตามินซีอาจถูกทำลายถึงร้อยละ 40-80 ของที่มีอยู่ วิตามินเอพนในรูปของเบต้าแคโรตินซึ่งเป็นรงค์วัตถุให้สีในพืชและมีคุณสมบัติเป็น โพรวิตามินเอ (provitamin A) ด้วย คือสามารถเปลี่ยนเป็นวิตามินเอได้ในร่างมนุษย์ นอกจากนี้ผักและผลไม้ยังเป็นแหล่งของวิตามินอื่น ๆ เช่น วิตามินบีหนึ่ง (thiamin) วิตามินบีสอง (riboflavin) ในอะซิน (niacin) กรดโฟลิก (folic acid) เป็นต้น เกลือแร่ที่มีมากในผักและผลไม้คือ โปรดัสเทียน

รังควัตถุหรือเม็ดสีเป็นสารอินทรีย์ที่ทำให้ผักและผลไม้มีสีสวยงาม สีที่พบในผักและผลไม้แบ่งออกเป็นกลุ่มใหญ่ 2 กลุ่ม คือ สีที่ละลายน้ำได้ ได้แก่ สีในกลุ่มของฟลาโวนอยด์ (flavonoids) เช่น แอนโทไซยานิน (anthocyanin) พぶใน กะหล่ำปลี กระเจี๊ยบ ลูกพรุน มีสีแดงจนถึงม่วงแดงหรือสีน้ำเงิน ซึ่งขึ้นอยู่กับความเป็น กรด - ด่าง (p-H) ในเซลล์ของผักและผลไม้ สีเขียวในกลุ่มของคลอโรฟิลล์ (chlorophyll) จะมีมากในพืชที่บังอ่อน ในผักและผลไม้ที่บังไม่สุก สีอิกกุลหนึ่งเป็นสีที่ไม่ละลายน้ำและอยู่ในกลุ่มของสารประกอบแครอทีโนยด (carotenoids) ให้สีดั้งแต่สีเหลือง ส้ม

จนถึงแค่ พูนมากในมะละกอ ฟักทอง มะเขือเทศ พริก ในปัจจุบันรังควัดถูกนำไปต้มและผลไม้จัดเป็นไฟโตเคมีคอล (phytochemicals) คือ สารเคมีในพืชที่ไม่ใช่สารอาหารแต่ให้ประโยชน์แก่ร่างกาย ด้านอื่น เช่น การจับอนุมูลอิสระ (free radicals) ที่เกิดขึ้นในร่างกาย ซึ่งอนุมูลอิสระเหล่านี้อาจทำให้เกิดมะเร็ง โรคข้อเสื่อม หรือโรคอื่นๆ จึงมีการรณรงค์ให้มีการบริโภคผักและผลไม้สดให้มากในแต่ละวัน หรือนำผักและผลไม้มาเพิ่มสีสันของอาหารแทนการใช้สีสังเคราะห์

#### **สารต้านอนุมูลอิสระ (นวัชชัย, 2541)**

สารต้านอนุมูลอิสระ (antioxidant) คือ สารประกอบที่สามารถป้องกันหรือชลอกระบวนการเกิดออกซิเดชัน กระบวนการออกซิเดชันมีได้หลายรูปแบบ เช่น กระบวนการออกซิเดชันที่ทำให้เหล็กการเป็นสนิม ทำให้แอบเปิลเปลี่ยนเป็นสีน้ำตาลหรือทำให้น้ำมันพืชเหม็นหืน หรือกระบวนการออกซิเดชันที่เกิดในร่างกาย เช่น การย่อยสลายโปรตีน และไขมันจากอาหารที่กินเข้าไป multiplicating อากาศ การหายใจ ควันบุหรี่ รังสีuv ล้วนทำให้เกิดอนุมูลอิสระขึ้นในร่างกาย ของเราซึ่งสร้างความเสียหายต่อร่างกายได้ ในความจริงไม่มีสารประกอบสารใดสามารถป้องกันการเกิดออกซิเดชันได้ทั้งหมด แต่ละกลไกอาจต้องใช้สารต้านอนุมูลอิสระที่แตกต่างกันในการหยุดกระบวนการออกซิเดชัน

ในอีกทางหนึ่ง กระบวนการออกซิเดชันเป็นกระบวนการที่สำคัญต่อร่างกาย เช่น เราใช้ออกซิเจนจากอากาศที่หายใจเข้าไปเพาผลาญอาหารที่ร่างกายได้รับให้เป็นพลังงาน สำหรับการทำงานของเซลล์ต่างๆ แต่ก็ทำให้เกิดอนุมูลอิสระเป็นผลพลอยได้ อนุมูลอิสระต่างๆ ที่เกิดขึ้นจะทำปฏิกิริยากับโมเลกุลที่สำคัญในร่างกาย เช่น ไขมัน โปรตีน ตีอีนเอ ทำให้เกิดความเสียหายต่อโมเลกุลตั้งกล่าว ตัวอย่างเช่น เมื่ออนุมูลอิสระทำปฏิกิริยากับแอตเติล (LDL: low – density lipoprotein) ซึ่งเป็นโคเลสเตอรอลตัวเลข ทำให้เกิดออกซิไซด์แอตเติล (oxidized LDL) ซึ่งมีหลักฐานยืนยันว่า ออกซิไซด์แอตเติล เป็นสาเหตุของการเกิดภาวะหลอดเลือดแดงแข็ง ทำให้เกิดการอุดตันของหลอดเลือดและเป็นสาเหตุทำให้เกิดโรคหัวใจ

#### **บทบาทของสารต้านอนุมูลอิสระ (นวัชชัย, 2541)**

สารต้านอนุมูลอิสระสามารถป้องกันหรือกำจัดอนุมูลอิสระได้จึงมีความสำคัญ มีงานวิจัยมากนักยังชี้ว่า สารต้านอนุมูลอิสระสามารถลดความเสี่ยงต่อโรคโดยเฉพาะโรคเรื้อรังที่สัมพันธ์กับอาหาร เช่น มะเร็ง โรคหัวใจ โรคสมอง (เช่น อัลไซเมอร์) เป็นต้น รวมทั้งช่วยลดผลกระทบจากการบางขึ้นตอนที่ทำให้เกิดความแก่ โดยปกติร่างกายสามารถกำจัดอนุมูลอิสระ

ก่อนที่มันจะทำอันตราย แต่ถ้ามีการสร้างอนุมูลอิสระเร็ว หรือ มากเกินกว่าร่างกายจะกำจัดทัน อนุมูลอิสระที่เกิดขึ้นจะสร้างความเสียหายต่อเซลล์และเนื้อเยื่อได้ ซึ่งส่งผลกระทบต่อสุขภาพ สารต้านอนุมูลอิสระลดความเสียหายที่เกิดจากอนุมูลอิสระได้ 2 ทางคือ

1. ลดการสร้างอนุมูลอิสระในร่างกาย
2. ลดอันตรายที่เกิดจากอนุมูลอิสระ

#### แหล่งอาหารที่สำคัญของการต้านอนุมูลอิสระ

1. วิตามินซี เช่น ฝรั่ง ส้ม มะเขือป้อม มะละกอสุก พริกชี้ฟ้า บร็อกโคลี ผักคะน้า ยอดสะเตา ใบปอ ผักหวาน และผัก
2. วิตามินเอ เช่น น้ำมันจากนกข้าวสาลี น้ำมันดอกทานตะวัน น้ำมันข้าวโพด น้ำมันถั่วเหลือง น้ำมันดอกคำฝอย เมล็ดทานตะวัน เมล็ดอัลมอนด์ และน้ำมันนกข้าวสาลี
3. ชีลีเนียม เช่น อาหารทะเล ปลาทูน่า เนื้อสัตว์และตับ อะหมี่ไก่ ปลา และขนมปังโซลวิต
4. วิตามินอโรม่า เช่น ตับหมู ตับไก่ ไข่โคล秧พะ ไข่แดง น้ำนม และพืชผักที่มีสีเขียวเข้ม
5. แคโรทินอยด์ (เบตาแคโรทีน ลูทีน และไลโคฟีน) เช่น ผักที่มีสีเขียวเข้ม และผลไม้ที่มีสีเหลือง ส้ม เช่น ผักตازีสีเขียว ผักกาดหอม ผักบุ้ง ฟักทอง มะม่วงสุก มะละกอสุก และมะเขือเทศ

#### สารประกอบฟีโนอลิก (phenolic compound หรือ phenolics) (ธัวชัย, 2541)

สารประกอบฟีโนอลิก (phenolic compound หรือ phenolics) ได้แก่ สารประกอบที่มี aromatic ring และอย่างน้อย 1 hydroxyl group และรวมไปถึงอนุพันธุ์ของสารประกอบฟีโนอลซึ่งมี การแทนที่ด้วยหมู่เคมีต่างๆ ตัวอย่างสารประกอบฟีโนอล ได้แก่ flavonoids, lignin, ชอร์โนน adseisic acid, cinnamic acid, caffeic acid, chlorogenic acid, กรดอะมิโน tyrosine, phenylalanine และ dihydroxy-phenylalanine (DOPA), coenzyme Q และผลผลิตจากเมแทนอลดีซีมือกหายนิด

สารประกอบฟีโนอลเป็นตัวแทนของสารในธรรมชาติที่นับว่ามีปริมาณมากชนิดหนึ่งและมี ความสำคัญต่อสุขภาพหลังจากการเก็บเกี่ยว เนื่องจากหน้าที่ที่เกี่ยวข้องกับสีและกลิ่นรส ความ เข้มข้นของสารประกอบฟีโนอลแตกต่างกันไปอย่างมากตามในผลิตผลหลังจากการเก็บเกี่ยว เช่น ใน ผลไม้สุกอาจมีปริมาณตั้งแต่น้อย ขึ้นอยู่กับโมเลกุลอื่นอย่างรวดเร็ว และพบบ่อยที่ทำปฏิกิริยาที่ เกิดขึ้นมากทำให้อ่อนใช้มนดสภาก ซึ่งมักเป็นปัญหาที่เกี่ยวข้องกับการศึกษาเอนไซม์ในพืช โดยรวมแล้วสารประกอบฟีโนอลจะไวต่อการเกิดออกซิเดชัน โดยเอนไซม์ phenolases ไปเป็น diphenols และเปลี่ยนต่อไปเป็น quinines นอกจากนี้สารประกอบฟีโนอลบางตัวยังสามารถ chelate กับโลหะ

สารประกอบฟีโนลิกภายในเซลล์ที่อยู่ในรูปอิสระนั้นพบน้อยมาก ส่วนใหญ่มักพบรวมอยู่กับโมเลกุลอื่น หลาภนิดพนในรูป glycosides โดยเชื่อมต่อกับมอโนแซคคาไรด์ หรือ ไดแซคคาไรด์ โดยเฉพาะกลุ่มของ flavonoids ซึ่งมีความกันน้ำตาล นอกจากนี้สารประกอบฟีโนลิกยังอาจรวมกับสารประกอบอื่นอีกหลายชนิด เช่น hydroxycinnamic acid อาจพบร่วมกับ organic acids, amino groups, lipids, terpenoids, phenolics และกลุ่มอื่นๆ นอกจากนี้สารประกอบฟีโนลิกยังอาจรวมกับสารประกอบอื่นอีกหลายชนิด เช่น hydroxycinnamic acid อาจพบร่วมกับ organic acids, amino groups, lipids, terpenoids, phenolics และกลุ่มอื่นๆ นอกจากนี้สารประกอบฟีโนลิกยังอาจรวมตัวในลักษณะนี้ภายในเซลล์ เป็น monophenols และ diphenols ทำให้เกิดความเป็นพิษกับพืช (phytotoxic) น้อยกว่าในรูปอิสระ

การแบ่งชนิดของการประกลบฟีโนล แบ่งเป็น 3 ชนิด ตามจำนวน phenol rings ที่มีอยู่

1. Monocyclic phenols มี 1 phenol ring ที่พบทั่วไปในพืชได้แก่ phenol, catechol, hydro – quinine และ p –hydroxycinnamic acid
  2. Dicyclic phenols มี 2 phenol rings ได้แก่ flavonoids และ lignans
  3. Polycyclic phenols หรือ polyphenol ได้แก่ lignins, catechol melanins, flavolans (condensed tannins)

## ฟลาโวนอยด์ ( Flavonoids) (จิรา, 2531)

ฟลาโวนอยด์ เป็นสารประกอบพีนอล ซึ่งประกอบด้วยของโรมาติกตั้งแต่ 2 วงขึ้นไป โดยมีการจับกับคาร์บอนและ aromatic hydroxyl สารประกอบฟลาโวนอยด์ สามารถแบ่งออกเป็น กลุ่มข้อด้านระดับการออกซิเตชันและหมู่พิงชั้นของ C ring คือ Flavonoids, flavones, isoflavones, flavonols และ anthocyanidins

สารประกอบฟลาโวนอยด์อาจเรียกได้ว่าเป็นสาร nutraceutical ซึ่งหมายถึง อาหารหรือองค์ประกอบของสารอาหาร ที่สามารถนำมาใช้เป็นยาหรือมีประโยชน์ต่อสุขภาพ ทั้งในด้านการป้องกัน และการรักษาโรค โดยมีประโยชน์ดังนี้

สาร Antioxidant พบว่ากกลุ่มของสารประกอบฟลาโวนอยด์ ส่วนใหญ่มีคุณสมบัติเป็นสารต้านอนุมูลอิสระ เช่น สาร Flavones และ catechin สามารถช่วยป้องกันการถูกทำลายของเซลล์และเนื้อเยื่อร่างกายจากอนุมูลอิสระและออกซิเจนอิสระ (reactive oxygen species, Ros)

สาร anti-inflammatory เช่น สาร Kaempferol , quercetin , myricetin และ fisetin

สาร antidiabetic ได้แก่ สาร Quescetin โดยพบว่าช่วยกระตุ้นการหลั่งฮอร์โมนอินซูลินและเพิ่มประสิทธิภาพในการดูดซึมแคลเซียมซึ่งมีประโยชน์ ต่อผู้ป่วยโรคเบาหวานชนิดที่ 2 มีผลต่อ

ระบบไหลเวียนหิต พนบว่าการได้รับสารฟลาโวนอยด์ จะช่วยป้องกันโรคหลอดเลือดหัวใจ โรคความดันโลหิตสูง ภารภารณ์มีไขมันในเลือดสูง และหลอดเลือดแข็งตัว

ในการวิจัยนี้ทำการศึกษาคุณภาพทางกายภาพและทางเคมีและ ประเมินความสามารถในการต้านออกซิเดชันของผล สดาร์แอปเปิล มะเพื่อง ตะขบ กระเจีบ พุตรา มะกอกไทย มะหลอด มะมุด มะขามป้อม และสมอไทย ซึ่งมีข้อมูลเบื้องต้น ดังต่อ

1. สดาร์แอปเปิล (*Chrysophyllum cainito* L) ไม้ยืนต้นสูง 5 - 15 เมตร เรือนยอดแผ่กว้าง เป็นลักษณะเรียบ สีน้ำตาล ใบเดี่ยวเรียงสลับ แผ่นใบรูปไข่แกมขอบมน ขนาด  $5 - 7 \times 12 - 15$  เซนติเมตร ขอบใบเรียบ ปลายใบแหลม โคนใบรูปกลิ่ม ผิวใบมีขนอ่อนสีน้ำตาลปุกคลุ่ม ดอกออกเป็นกระ竹กที่ซอกใบ ดอกย่อยสีเขียวแกมเหลือง กิ่บดอกและก้านดอกมีขนสีน้ำตาลปุกคลุ่ม ผลแบบ berry รูปร่างกลม มีขางขาว เมื่อสุกสีม่วงดำ มีกลิ่นหอม เมล็ดสีดำ เป็นมันวาว มี 1-5 เมล็ด สดาร์แอปเปิล เป็นพันธุ์ไม้จากทวีปอเมริกาใต้

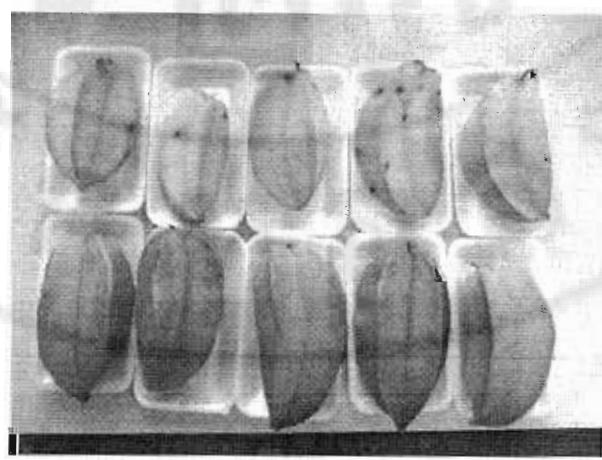


ภาพที่ 1 สดาร์แอปเปิลพันธุ์สีม่วง



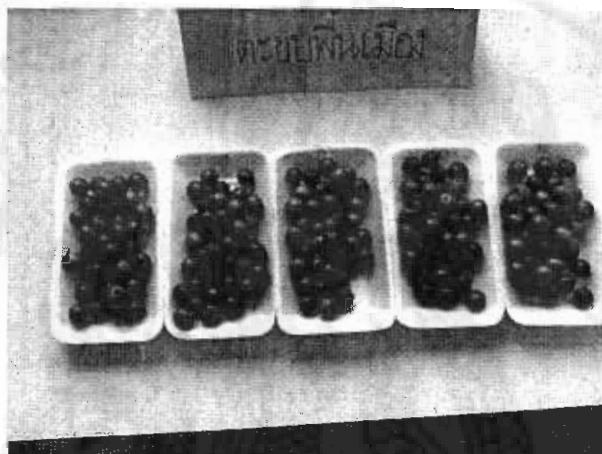
ภาพที่ 2 สตาร์แอปเปิลพันธุ์สีเขียว

2. มะเพ่อง (*Averrhoa carambola* L.) มะเพ่องเป็น ไม้ผลยืนต้นขนาดกลาง ลักษณะเป็นทรงพุ่ม ซึ่งมีทั้งลักษณะตั้งตรง และกิ่งเลื้อย ลำต้นและกิ่งเป็นไม้เนื้ออ่อน แกนกลางมีไส้คัลลายฟองน้ำมีสีแดงอ่อน ในประกอบสีเขียว ประกอบด้วยใบย่อย 5 - 11 ใบ ออกดอกเป็นช่อที่ปลายกิ่ง และตาข้าง ตามกิ่งและลำต้น มีดอกสีชมพูอ่อน ไปจนถึงเกือบแดง ผลมีก้านแหลมเป็นเหลี่ยมมีร่องลักษณะเป็นพุ่ประมาณ 4 - 6 พู



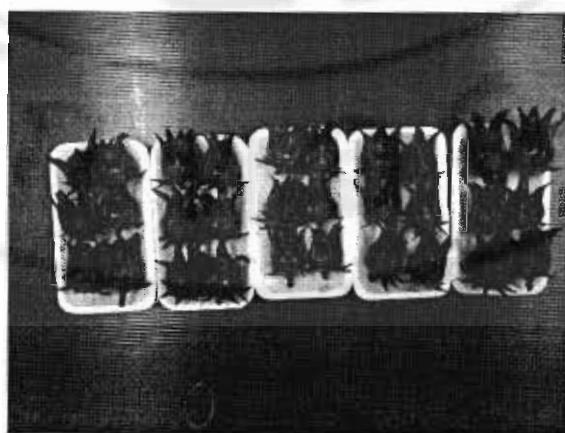
ภาพที่ 3 มะเพ่อง

3. ตะขบ (*Flacourzia cataphrata* Roxb.) เป็นไม้ปีนต้นขนาดเล็ก ตามลำต้นมีหนามอ่อน ใบอ่อนมีสีน้ำตาลหรือสีแดง ดอกสีเหลืองปนเขียวไม่มีกลิ่น เวลาออกดอกออกผลเป็นช่อช่อละ 2 - 3 ดอก ผลกลมสีเขียวจนถึงชนพูนเขียว หรือแดงเข้ม เนื้อข้างในเป็นสีขาว



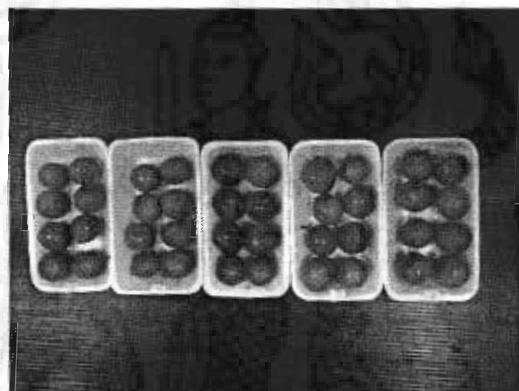
ภาพที่ 4 ตะขบ ไทย

4. กระเจี๊ยบแดง (*Hibiscus sabdariffa* L.) เป็นพืชสมุนไพรที่ เป็นไม้พุ่มขนาดเล็ก สูงประมาณ 3 - 6 ศอก ลำต้นและกิ่งก้านมีสีม่วงแดง ใบมีหลาบนแบบด้วยกัน ขอบใบเรียบ บางทีก็มีรอยหักกว่า 3 หยัก สีของดอกเป็นสีชมพู ตรงกลางดอกมีสีเข้มมากกว่าขอบของกลีบ กลีบดอกร่วงโรบไป กลีบร่องดอกและกลีบเลี้ยงก็จะเริ่มเดินโคลื่นอีกเกิดเป็นสีม่วงแดงเข้มหุ้ม เมล็ดเอาไว้ภายใน



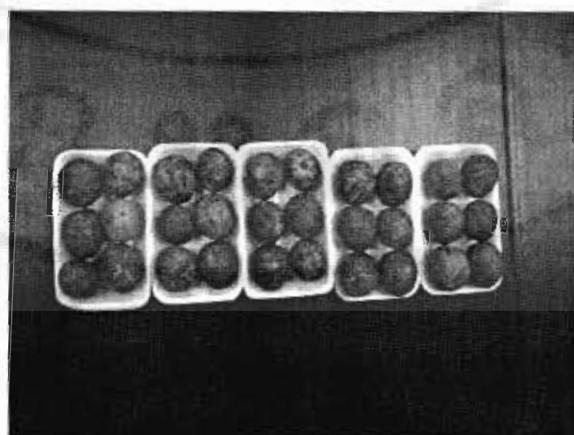
ภาพที่ 5 กระเจี๊ยบ

5. พุตรา (*Zizyphus mauritiana* Lamk.) เป็นไม้ยืนต้น สูง 5 - 10 เมตร ใบเดี่ยว เรียงสลับ รูปไข่แกมวงรี กว้าง 2 - 6 ซม. ยาว 3 - 8 ซม. ท้องใบจะมีขนสีน้ำตาลหรือขาว หลังใบสีเขียวเข้ม ดอกช่อ ออกเป็นกระๆ ที่ซอกใบ กลีบดอกสีเขียวอ่อนหรือเหลืองอ่อน ผลเป็นผลสด รูปทรงกลม หรือรูปกระဆบ เมื่อสุกสีเหลือง กินได้



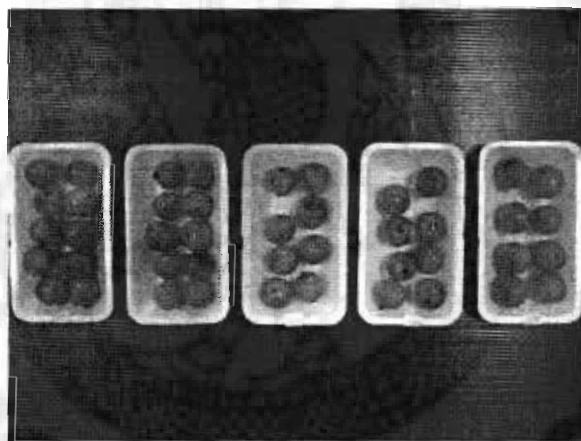
ภาพที่ 6 พุตรา

6. มะกอกไทย (Hog Plum, *Spondias pinnata* (Linn. f.) Kurz) เป็นไม้ยืนต้น ขนาดกลาง สูงถึง 25 เมตร ลำต้นและกิ่งก้านเลี้ยง ไม่มีขน เปลือกเรียบสีเทาแตกเป็นร่องเล็กน้อย เปลือกช้างในมีริ้วสีชมพูสลับขาว ในประตอน มีใบย่อย 3 - 5 คู่ ปลายสุดเป็นใบเดี่ยว ลักษณะใบรูปขอบขนาน หรือรูปหอก ปลายใบเป็นติ่งแหลม โคนใบแหลมหรือมน ดอกออกเป็นช่อสีขาวตามปลายกิ่ง แต่ละดอกมีนาดเล็ก มี 5 กลีบเกสร มีตัวเมียแยกเป็นสีแยก ผลสดมีเนื้อ坚实 ลักษณะรูปไข่หรือรูปปีก เมื่อสุกผลสีเหลืองหม่น มีรอยแฉมสีน้ำตาลทั่วผล



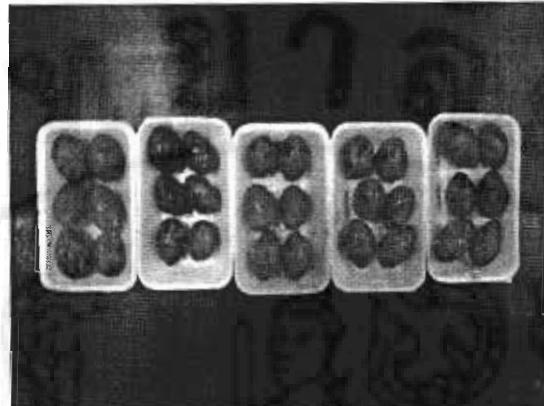
ภาพที่ 7 มะกอกไทย

7. มะขามป้อม (*Phyllanthus emblica* L.) เป็นไม้ยืนต้นขนาดเล็ก-กลาง สูง 8 - 12 เมตร ลำต้นมักคดงอ เปลือกนอกสีน้ำตาลอ่อนเทา ผิวเรียบหรือค่อนข้างเรียบ เปลือกในสีชมพูสด ใบเดี่ยว มีลักษณะคล้ายใบ ประกอนคล้ายใบมะขาม รูปขอบนานติดเรียงสลับ กว้าง 0.25 - 0.5 ซม. ยาว 0.8 - 1.2 ซม. สีเขียวอ่อนเรืองซิดกัน ในสัมมาก เส้นแขนงใบไม่ชัดเจน ดอกขนาดเล็กแยกเพศ แต่ต่อผู้บนกิ่งหรือต้นเดียวกัน ออกตามจ่ามใน 3 - 5 ดอกแน่น ตามปลายกิ่ง กลีบเลี้ยง 6 กลีบ ดอกสีขาวหรือขาวนวล ผลทรงกลมมีเนื้อหุน่า 1.2 - 2 ซม. ผลอ่อนมีสีเขียวอ่อน ผลแก่เมื่อเขียวอ่อนค่อนข้างใส มีเส้นริ้วๆ ตามยาว สังเกตได้ 6 เส้น เนื้อผลรับประทานได้มีรสฝาดเปรี้ยว ขมและอมหวาน เปลือกหุ้มเมล็ดแข็งมี 6 เส้น เมล็ดมี 6 เมล็ด



ภาพที่ 8 มะขามป้อม

8. สมอไทย (*Terminalia chebula* Retz.) เป็นไม้ต้น ขนาดกลางถึงขนาดใหญ่ ผลัดใบ สูง 15 - 25 ม. ลำต้นเปลาครอง เรือนยอด เป็นพุ่มกลม เปลือกนอก หนา สีน้ำตาลค่อนข้างดำ เปลือกในสีน้ำตาลแดง ในเดียว ติดตรงข้ามหรือเยื้องกันเล็กน้อย ขนาดใบกว้าง 10 - 13 ซม. ยาว 18 - 28 ซม. เนื้อใบค่อนข้างหนา ขอบใบเรียบ ก้านใบยาว 2 - 2.5 ซม. ใบอ่อน ขอบใบอ่อนมีขนสีน้ำตาลอ่อน หนาแน่น เรียบเป็นระเบียบ ใบแก่หลังใบสีเขียวเข้ม มีขนสีขาวคลุน ห้องใบสีจางกว่า มีขนสีน้ำตาลอ่อนนุ่ม เมื่อไห้แก่ ใบหัก 2 ด้านจะหลุดร่วงหมดไป ดอกออกเป็นช่อ แต่ละช่อจะมีช่อแขนง 4 - 7 ช่อ ปลายช่อจะห้อยลงสู่พื้นดินหรือดงขึ้น ดอกบานเต็มที่กว้างประมาณ 3 - 4 มม. เป็นดอกสมบูรณ์เพศสีขาวหรือสีเหลืองอ่อน กลิ่นหอม มีผล เป็นพวงผลสด รูปไข่กลับ รูปไข่ รูปกระสวย หรือรูปรักบี้ ยาว 3 - 4 ซม. กว้าง 2 - 3 ซม. ผิวเรียบมี 5 เหลี่ยมหรือพู จำนวนเมล็ด มี 1 เมล็ด มีเนื้อเยื่อหุ้มผลแก่ สีเขียวอมเหลือง แต่เมื่อแห้งจะออกสีดำ

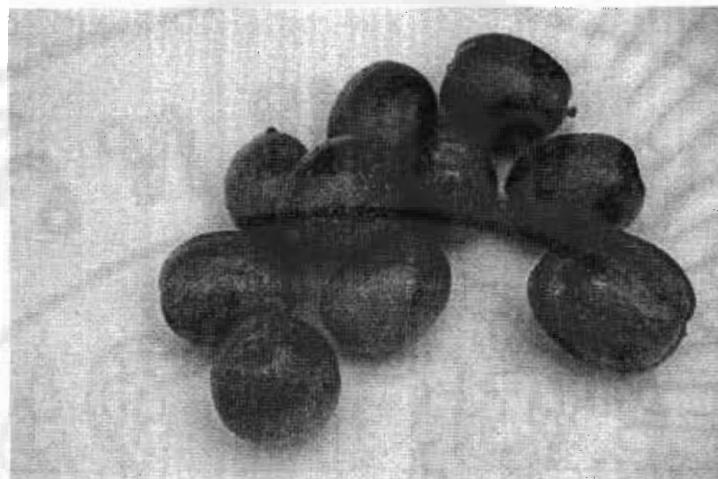


ภาพที่ 9 สมอไทย

9. มะหลอด (*Elaeagnus latifolia* Linn.) เป็นไม้พุ่มแגןเฉพาะ ลำต้นและกิ่งมีเกล็ดสีเงินหรือสีเทา ความสูงขึ้นอยู่กับความสูงของดินไม่ท่าศักยอยู่ด้วย ให้ผลผลิตเมื่อต้นอายุประมาณ 2-3 ปี ปีละหนึ่งครั้งช่วงเดือน ธันวาคม-มีนาคม

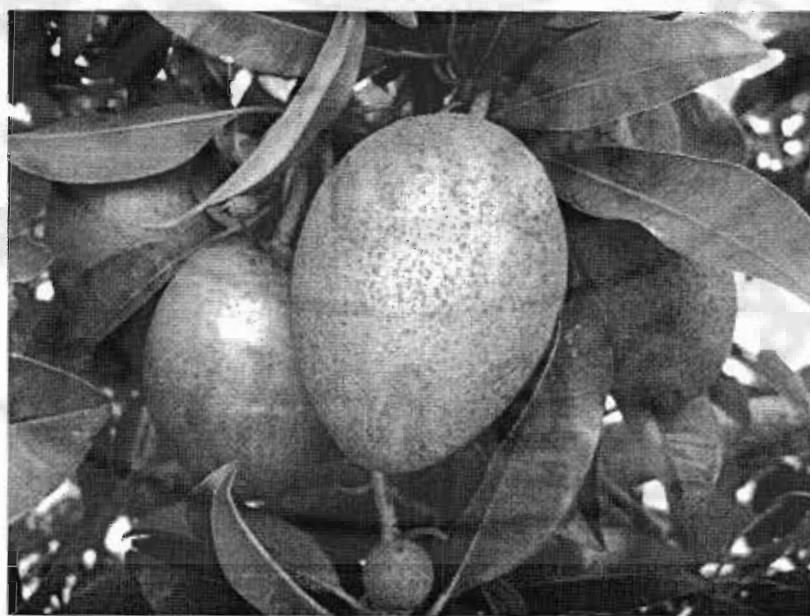
ใบเป็นใบเดี่ยว เรียงสลับกัน ใบเป็นใบเรี้รหรือใบหอกกลับ ด้านบนใบสีเขียวเข้ม ผิวเรียบ ด้านล่างใบมีสีน้ำตาลอ่อน มีเกล็ดเล็กๆ สีเงินคิดอยู่ มีหลาบนหาดตั้งแต่เล็กจนใหญ่ โคนใบมีลักษณะป้านมน หรือสอนเรียว ปลายใบมีลักษณะเป็นติ่งแหลมอ่อน หรือแหลมดึง

ลักษณะดอก เป็นดอกช่อ ก้านดอกมีสีเหลืองอ่อนเชื่อมติดกันเป็นหลอด ปลายแยกเป็น 4 ก้าน ดอกออกเป็นกระจุกที่ซอกใบ มีดอกย่อยหลายดอก ดอกมีหัองดอกสมบูรณ์เพศและดอกเพศผู้ ลักษณะผล ผลที่พับจากการสำรวจมีหลายรูปทรง อาทิ รูปรี รูปสูกแพร์ รูปกรวย รูปไข่ และรูปทรงกรวยออก ผลอ่อนมีสีเขียว ผลสุกมีสีแดงเข้ม แดง ส้มแดง หรือเหลือง ขึ้นอยู่กับลักษณะประจำพันธุ์ ผลมีจุดสีขาวหรือสีเงินซึ่งเป็นลักษณะเฉพาะของพันธุ์หลอด จำนวนผลต่อช่อขึ้นกับจำนวนดอก อาจมีได้ตั้งแต่ 1-8 ผล มีหัองรับประรี ฝาดحنถึงรствуวน มีขันดั้งแต่เล็กจนถึงใหญ่



ภาพที่ 10 มะหลอด

10. มะหลอด (*Manikaro zapota L.*) มะหลอดเป็นไม้ยืนต้นขนาดกลาง เป็นพุ่มทึบ กิ่งก้าน แตกอกรอบลำต้นเป็นชั้น ๆ ใบเดี่ยว ห้องใบมีสีน้ำตาลอ่อนเขียว มักออกเป็นกระฉูก ตามปลายกิ่ง ดอกเดี่ยว ออกตามจ่ามกิ่ง กลีบรองดอกเรียงกัน เป็น 2 ชั้น กลีบดอกเชื่อมกันและยกตั้งขึ้น มี 6 กลีบ มีสีเหลืองนวล ผลรูปไข่ หรือรูป平行ข้างหนึ่งแผลลมเล็กน้อย มีสีน้ำตาล ผลแข็งไม่สุกมียางสีขาว รสฝาด แห้ง เมื่อสุกจะนิ่ม หวาน ไม่มียาง มีเม็ดครุภายน้ำ ผิวสีดำฝังอยู่ในเนื้อ ผลละ 2-6 เม็ด



ภาพที่ 11 มะหลอด

## อุปกรณ์และวิธีการวิจัย

### 1. ผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการวิจัย

เลือกผลไม้ที่มีจำนวนน้ำทึบในคลาดอ้าเกอสันทรียและอ้าเกอสาราก จำนวน 11 ชนิด คือ กระเจี๊ยบ มะขามไทย พุทรา มะกอกไทย มะขามป้อม มะพีอง สาคร์แอบเปิลพันธุ์สีเขียว และส้ม่วง ละมุน มะหลอด และสมอไทย

### 2. สารเคมีและอุปกรณ์ในการวิจัย

#### 2.1 สารเคมีที่ใช้ในการวิเคราะห์ฟินอลิก

- Folin-Cioealteu Reagent
- โซเดียมคาร์บอเนต ( $\text{NaCO}_3$ ) เข้มข้น 5g/L

#### 2.2 สารเคมีที่ใช้ในการวิเคราะห์ฟล่าโวนอิค

- โซเดียมไนเตรต ( $\text{NaNO}_2$ ) เข้มข้น 0.5g/L
- อัลูมิเนียมคลอไรด์ ( $\text{AlCl}_3$ ) 1g/L
- โซเดียมไฮดรอกไซด์ ( $\text{NaOH}$ ) 1 mol/L

#### 2.3 อุปกรณ์/เครื่องมือที่ใช้ในการทดลอง

- เครื่องวัดความกว้างขวาง (High accuracy electronic caliper)
- เครื่องวัดสี (color meter)
- เครื่องวัดปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ (Digital refractometer)
- เครื่องวัดปริมาณกรดในน้ำผลไม้ (HANA HI 84432)
- เครื่องชั่งแบบละเอียดทศนิยม 2 ตำแหน่ง
- เครื่องวัดคุณภาพแสง (Spectronic Genessey 5)
- เครื่องปั่นเนื้อผลไม้
- คู้แซ่
- ปีเปต ขนาด 15 และ 10 มิลลิลิตร
- ขวดปรับปริมาตร 50 100 500 และ 1000 มิลลิลิตร
- หลอดทดลอง
- หลอดเก็บตัวอย่าง
- ถุงยาง
- บิกเกอร์

- กระดาษกรอง
- กระดาษทิชชู
- ขวดพ่นน้ำ

### 3. วิธีการทดลอง

ในการทดลองศึกษาคุณภาพทางกายภาพ ทางเคมีและความสามารถในการด้านออกซิเดชันของผลไม้ตัวอย่างจำนวน 11 ชนิด โดยทำการศึกษาตามลำดับ ดังต่อไปนี้

#### 3.1 การศึกษาคุณภาพทางกายภาพ

การศึกษาคุณภาพทางกายภาพของผลไม้ตัวอย่างจำนวน 10 ชนิด ทำโดยการซั่งน้ำหนักผล การวัดขนาดผล ความกว้างและยาวของผล การวัดสีผล การวัดความแน่นหนึ้ง และการวัดปริมาณคลอโรฟิลล์ โดยมีรายละเอียดดังนี้

##### 3.1.1 การซั่งน้ำหนัก

นำผลไม้ตัวอย่างทั้ง 11 ชนิด มาทำการซั่งน้ำหนักผล โดยใช้เครื่องซั่งน้ำหนักแบบเทคนิค 2 ตำแหน่ง แล้วทำการจดบันทึก

##### 3.1.2 การวัดขนาดของผล

นำผลไม้ตัวอย่างทั้ง 11 ชนิด มาทำการวัดขนาดของผล โดยใช้เครื่องวัดกว้างยาว (High Accuracy Electronic Caliper) วัดความกว้าง และยาวของผล บันทึกค่าเป็นมิลลิเมตร

##### 3.1.3 การวัดสีเปลือกของผล

นำผลไม้ตัวอย่างทั้ง 11 ชนิด มาทำการวัดสีเปลือกของผล โดยใช้เครื่องวัดสี (Colorimeter, Konica Minolta Model CR-10) รายงานผลเป็นค่าเฉลี่ย ของค่าความสว่าง ( $L^*$ ) ค่าสีเขียว-แดง ( $a^*$ ) ค่าสีเหลือง-น้ำเงิน ( $b^*$ ) ค่าความเข้มสี (Chroma) และค่า Hue angle

#### 3.2 การศึกษาคุณภาพทางเคมี

การศึกษาคุณภาพทางเคมีของผลไม้ตัวอย่างจำนวน 11 ชนิด ทำโดยการหาปริมาณของแข็งที่ละลายในน้ำได้ ปริมาณกรดที่ไครเดรทได้ ปริมาณฟินอลิก ปริมาณฟลาโวนอยด์ และปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ และบี โดยมีรายละเอียดดังนี้

### 3.2.1 การวัดปริมาณของแข็งที่ละลายในน้ำได้ (Total soluble solids: TSS)

นำผลไม้ตัวอย่างทั้ง 11 ชนิด มาคั้นเอาน้ำ นำน้ำตัวอย่างไปวัดค่าปริมาณของแข็งที่ละลายในน้ำได้โดยใช้ Digital refractometer, ATAGO model PAL-1 รายงานผลเป็น % Brix (Silvia et. al., 2008)

### 3.2.2 การวัดปริมาณกรดที่ได้เตรียมได้ (Titratable ability: TA)

นำผลไม้ตัวอย่างทั้ง 11 ชนิด มาคั้นเอาน้ำ นำน้ำตัวอย่างปริมาณ 2 มิลลิลิตร ปรับปริมาตรให้เป็น 50 มิลลิลิตรนำไปวัดค่าปริมาณของกรดโดยใช้เครื่องวัดปริมาณกรดในน้ำผลไม้ (HANNA HI 84432) มี Titrant solution H 84432-50 เป็น titrant solution รายงานผลเป็น % ของกรดซีตริก กรดมาลิก และกรดթาร์ثارิก

### 3.2.3 การตรวจสอบหาปริมาณฟีโนอลิกทั้งหมด (Total phenolic content)

นำผลไม้ตัวอย่างทั้ง 11 ชนิด มาคั้นเอาน้ำ นำน้ำตัวอย่างมาปีเปตให้ได้ปริมาณ 1 มิลลิลิตร เจือจางในน้ำกลั่น 9 มิลลิลิตร เติม Folin-Cioealteu Reagent 0.5 มิลลิลิตร เขย่าให้เข้ากัน ทิ้งไว้ 3 นาที จากนั้นเติมสารละลายโซเดียมคาร์บอนเนต ความเข้มข้น 0.5 g/L 1.5 มิลลิลิตร เขย่าให้เข้ากัน นำไปแช่ในน้ำอุ่น 30 องศาเซลเซียส นาน 30 นาที แล้วนำไปแช่ในน้ำแข็งที่ 0 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 30 นาที นำมาพักไว้ที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ก่อนนำไปวัดค่าการคูณกลืนแสงที่ 765 นาโนเมตร โดยใช้น้ำกลั่นเป็น Blank ใช้กรดแกลลิกเป็นสารละลายมาตรฐาน (0-100 mg/L) รายงานผลเป็นมิลลิกรัมสมมูลของกรดแกลลิกต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด (GAE/100g Fw) (Ivanova et.al., 2009)

### 3.2.4 การตรวจสอบหาปริมาณฟลาโวนอยด์ (Determination of flavonoids)

นำผลไม้ตัวอย่างทั้ง 11 ชนิด มาคั้นเอาน้ำ นำน้ำตัวอย่างมาปีเปตให้ได้ปริมาณ 1 มิลลิลิตร แล้วเติมโซเดียมไนเตรท ( $\text{NaNO}_2$ , 0.5 g/L) เขย่าให้เข้ากัน พักไว้ 5 นาที เติมด้วยโซเดียมคลอไรด์ ( $\text{AlCl}_3$ , 1g/L) 0.5 มิลลิลิตร เขย่าให้เข้ากัน พักไว้ 5 นาที เติมด้วยโซเดียมไฮดรอกไซด์ ( $\text{NaOH}$ , 1mol/L) 2 มิลลิลิตร แล้วปรับปริมาตรสุดท้ายให้เป็น 10 มิลลิลิตร เขย่าให้เข้ากัน พักไว้ 15 นาที ก่อนนำไปวัดค่าการคูณกลืนแสงที่ 510 นาโนเมตร โดยใช้น้ำกลั่นเป็น Blank ใช้กรดคูรุทินเป็นสารละลายมาตรฐาน (0-100 mg/L) รายงานผลเป็นมิลลิกรัมสมมูลของกรดคูรุทินต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด (GAE/100g Fw) (Zhu et.al., 2010)

### 3.2.5 การวัดปริมาณ radical scavenging

ใช้วิธีการทดสอบ 2,2-diphenyl-1-picrylhydrazyl (DPPH radical scavenging activity) (Hou *et al.*, 2001) ตามลำดับ ดังนี้

1. เตรียมตัวอย่างสารสกัดของผลไม้ตัวอย่างทั้ง 11 ชนิด ในความเข้มข้นต่างๆ ปริมาตร 1.2 มิลลิลิตร ในหลอดทดลอง ใช้น้ำகக்டன்เป็นชุดควบคุม
2. เติม 1M Tris-HCL buffer (pH=7.9) ปริมาตร 0.1 มิลลิลิตร
3. เติม 5 mM DPPH ในเมทานอลปริมาตร 1.2 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากัน เก็บไว้ในที่มีค 20 นาที แล้วนำมาทำการวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 517 นาโนเมตร
4. คำนวณ % Inhibition =  $\frac{(A_{517\text{control}} - A_{517\text{sample}})}{A_{517\text{control}}} \times 100$

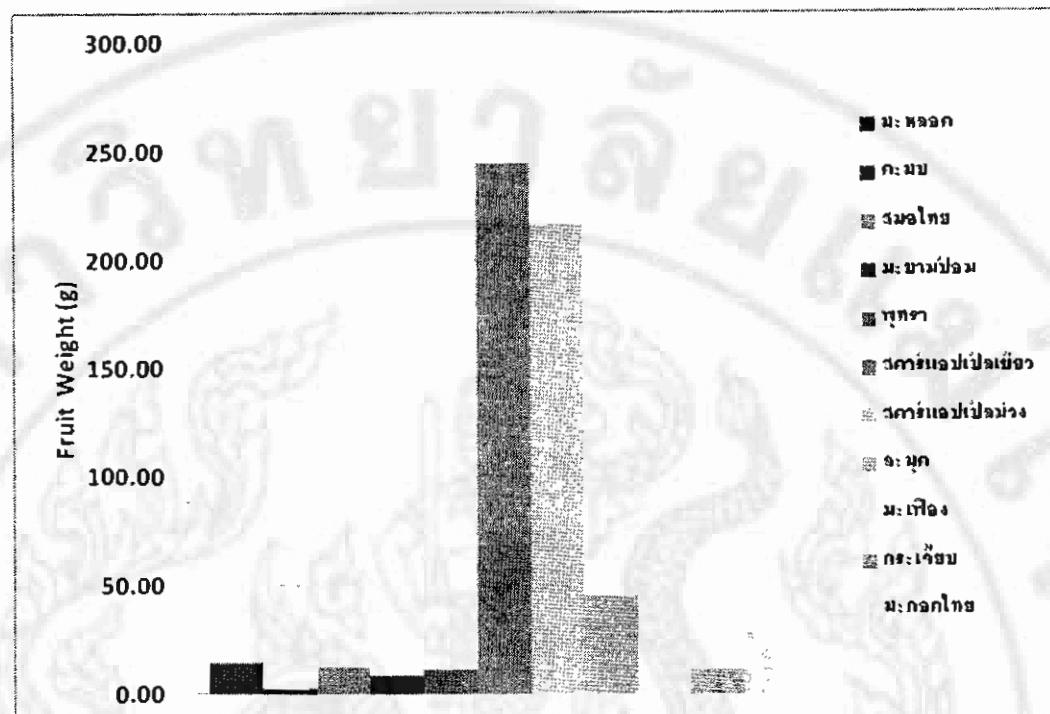
### ผลการวิจัย

#### ผลการวิจัยการศึกษาคุณภาพทางกายภาพ

ในการศึกษาคุณภาพทางกายภาพของผลไม้ตัวอย่างจำนวน 11 ชนิด ในด้านน้ำหนักของผลขนาดของผล และสีผิวของผล มีรายละเอียด ดังนี้

#### น้ำหนักผล

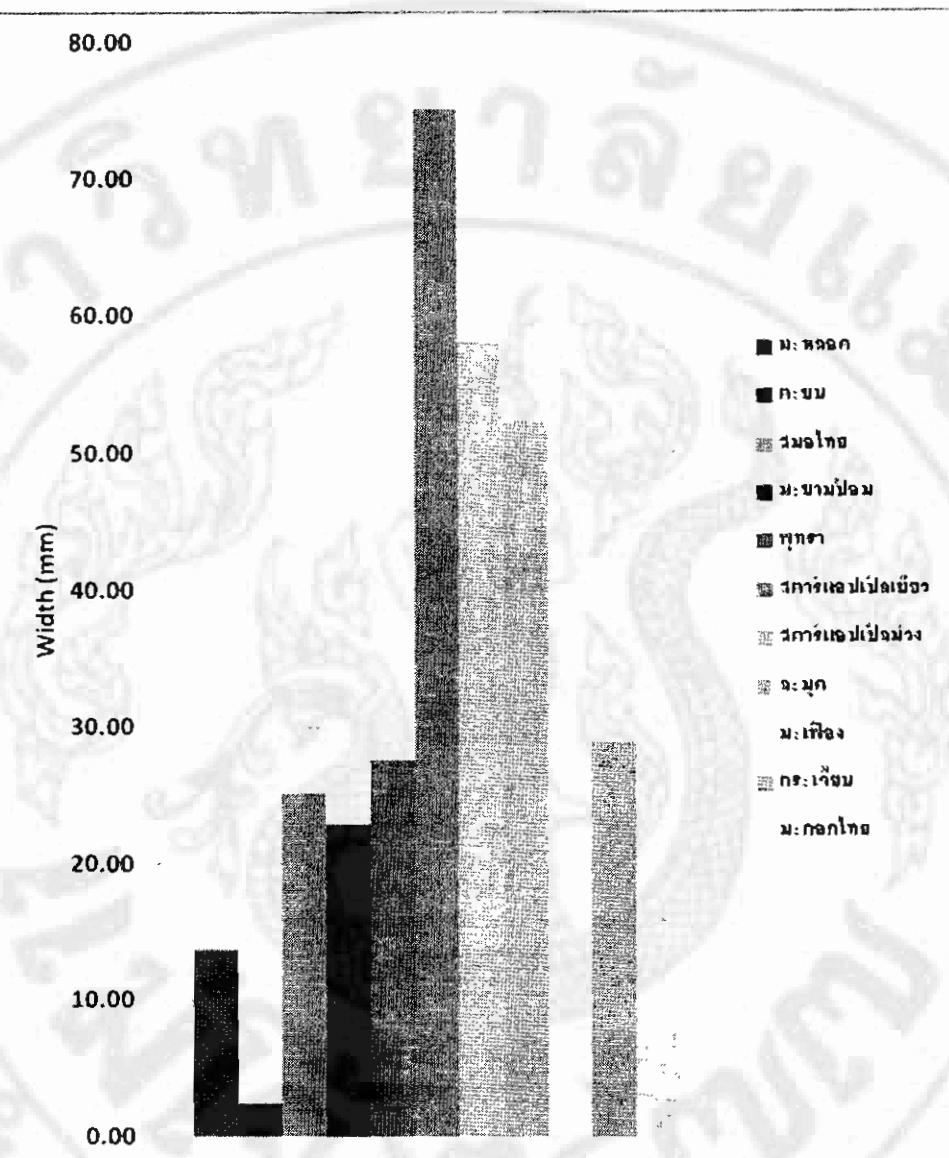
น้ำหนักของผลของผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา พบร า สาร์แอลเบิลสีเจ็บมีน้ำหนักผลมากที่สุด คือ 245.13 กรัม ผลไม้ที่มีน้ำหนักผลรองลงมาตามลำดับ ดังนี้ คือ สาร์แอลเบิลสีม่วง 217.23 กรัม มะเพ่อง 89.86 กรัม ละมุด 45.6 กรัม มะกอกไทย 31.12 กรัม มะหลวง 14.95 กรัม สมอไทย 12.89 กรัม กระเจี๊ยบ 11.91 กรัม พุทรา 11.65 กรัม มะขามป้อม 8.91 กรัม และ ตะขบ 2.54 กรัม ดังกราฟที่ 1



กราฟที่ 1 น้ำหนักผลของผลไม้ (กรัม)

#### ขนาดของผล: ความกว้างของผล

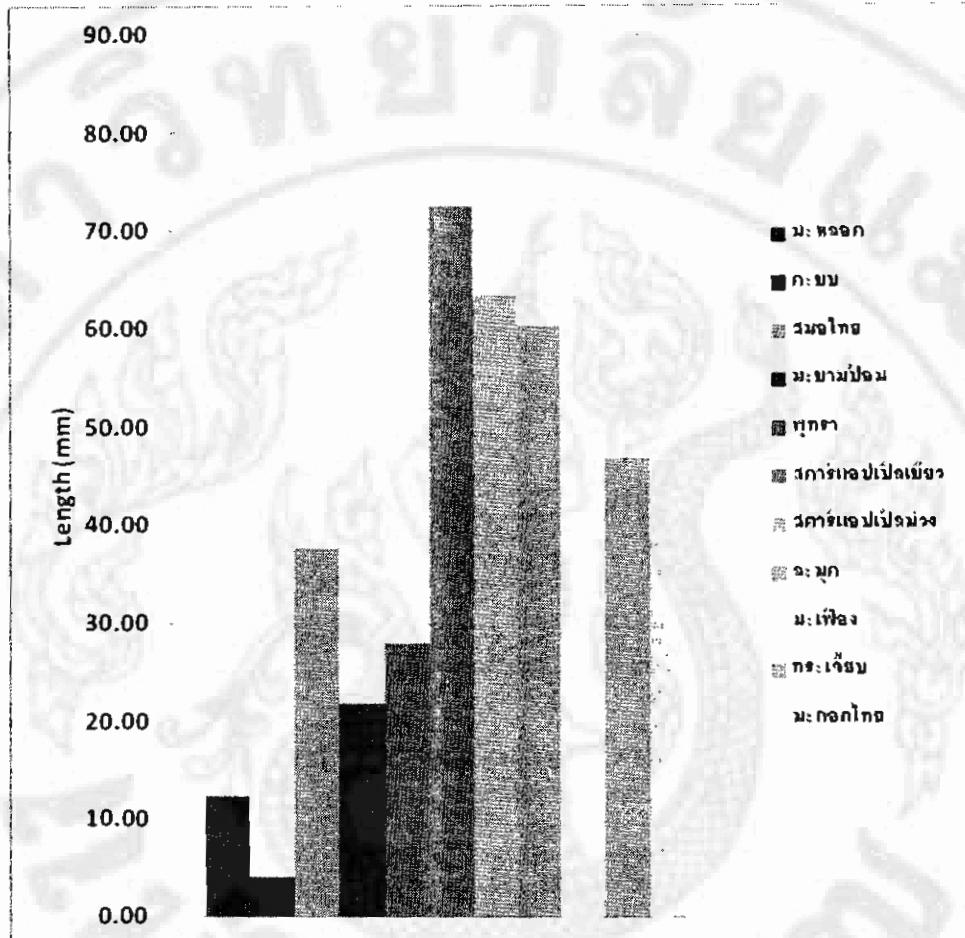
ขนาดของผลในด้านของความกว้างของผลไม้คืออย่างที่ใช้ในการศึกษา พบว่า สถาร์ แอปเปิลสีเขียวมีความกว้างของผลมากที่สุด คือ 75.16 มิลลิเมตร และผลไม้ชนิดอื่นๆ มีความกว้างของผลรองลงมาตามลำดับ ดังนี้ คือ มะเพียง 58.66 มิลลิเมตร สถาร์แอปเปิลสีม่วง 58.13 มิลลิเมตร ละมุน 52.39 มิลลิเมตร มะกลิไทย 32.18 มิลลิเมตร กระเจี๊ยบ 28.97 มิลลิเมตร พุทรา 27.61 มิลลิเมตร สมอไทย 25.19 มิลลิเมตร มะขามปีก 22.84 มิลลิเมตร มะหลอด 13.69 มิลลิเมตร และตะขบ 2.42 มิลลิเมตร ดังกราฟที่ 2



กราฟที่ 2 ความกว้างของผลไม้ (มิลลิเมตร)

## ขนาดของผล: ความกว้างของผล

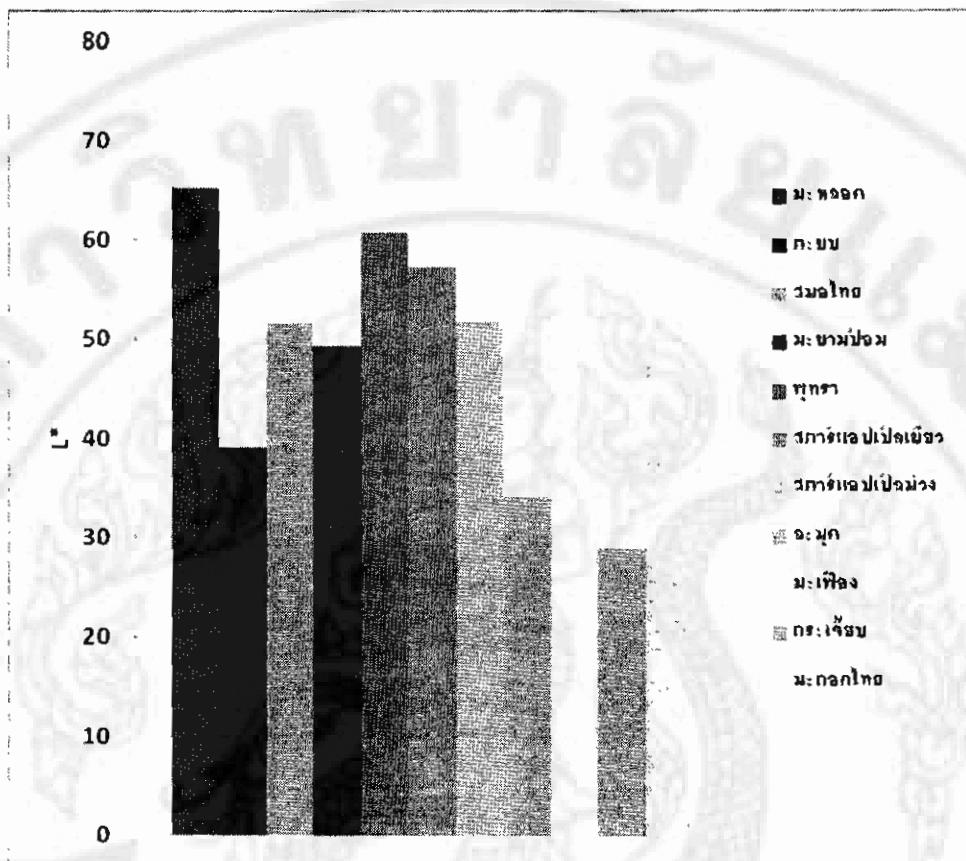
ขนาดของผลในด้านความยาวของผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา พบว่า มะเพื่องมีความยาวของผลมากที่สุด คือ 85.15 มิลลิเมตร และผลไม้ที่มีความยาวผลรองลงมาตามลำดับ ดังนี้ คือ สาคร์แอบเปิลสีเขียว 72.62 มิลลิเมตร สาคร์แอบเปิลสีม่วง 63.56 มิลลิเมตร ละมุน 60.4 มิลลิเมตร กระเจี๊ยบ 46.95 มิลลิเมตร มะกอกไทย 38.53 มิลลิเมตร สมอไทย 37.76 มิลลิเมตร พุทรา 28.01 มิลลิเมตร มะขามป้อม 21.92 มิลลิเมตร มะหลอด 12.31 มิลลิเมตร และตะขบ 4.07 มิลลิเมตร ดังกราฟที่ 3



กราฟที่ 3 ความยาวของผลไม้ (มิลลิเมตร)

#### ค่าความสว่างของผล ( $L^*$ value)

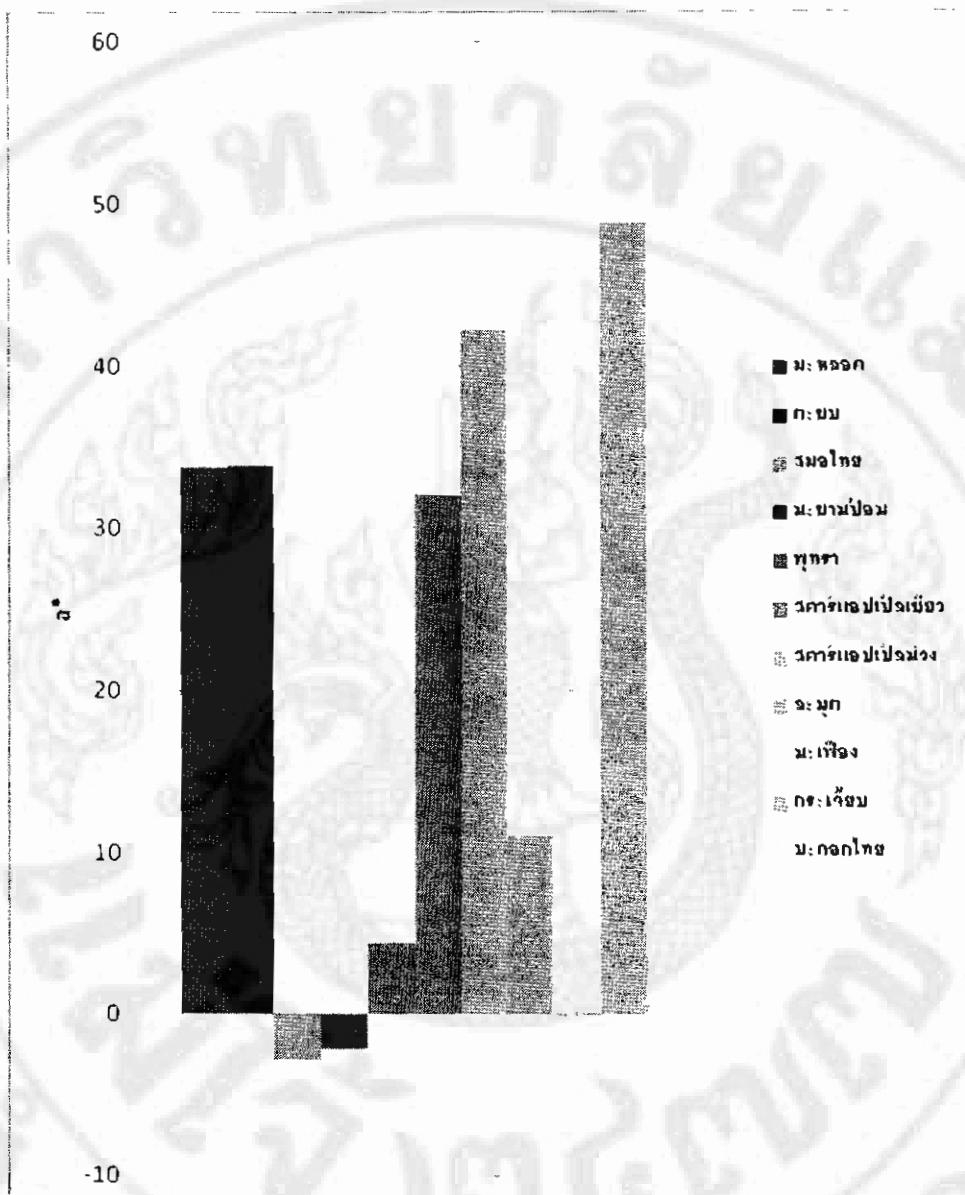
ค่าความสว่างของผลในผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา พบว่า มะเพียงมีความสว่างของผลมากที่สุด คือ 74.42 และผลไม้ที่มีค่าความสว่างของผลรองลงมาตามลำดับ ดังนี้ คือ มะหลอด 65.27 พุทรา 60.85 สาร์แอปเปิลสีเขียว 57.44 สาร์แอปเปิลสีน้ำเงิน 51.81 สมอไทย 51.75 มะขามปีก 49.35 มะกอกไทย 48.55 ตะขบ 39.1 ละมุด 34.18 และกระเจี๊ยบ 29.07 ดังกราฟที่ 4



กราฟที่ 4 ค่าความสว่าง (L\*) ของผลไม้

#### ค่าสีเขียว-แดงของผล (a\* value)

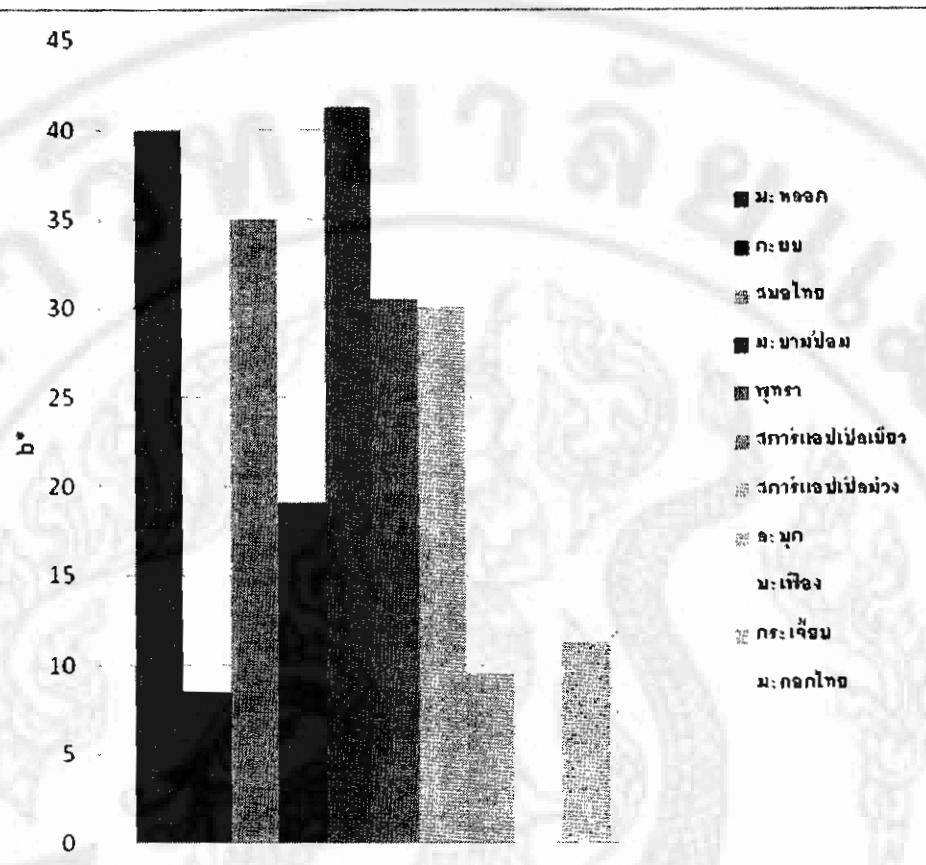
ค่าสีเขียว-แดง (a\* value) ของผลไม้ด้วยย่างที่ใช้ในการศึกษา พบว่า มะเพียง มะเขียวป้อม และ สมอ ไทย มีค่า a\* (-) เป็นสีเขียว ดังนี้ -3.57 -2.58 และ -2.17 ตามลำดับ ส่วนผลไม้ ชนิดอื่นๆ มีค่า a\* (+) เป็นสีแดง ดังนี้ คือ กระเจี๊ยบ 48.85 สตาร์แอปเปิลสีม่วง 42.26 ตะขอน 33.9 มะหลอด 33.83 สตาร์แอปเปิลสีเขียว 32.1 มะมุด 11.09 พุทรา 4.39 และ มะกลาก ไทย 3.75 ตามลำดับ ดังกราฟที่ 5



กราฟที่ 5 ค่าสีเขียว-แดง ( $a^*$ ) ของผลไม้

#### ค่าสีเหลือง-น้ำเงินของผล ( $b^* value$ )

ค่าสีเหลือง-น้ำเงิน ( $b^* value$ ) ของผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา พบว่า พุตรา มีค่า  $b^*$  ของผลมากที่สุด คือ 41.36 กรัม และผลไม้ชนิดอื่นมีค่า  $b^*$  รองลงมา ดังนี้ คือ มะหลอด 39.94 สมอไทย 34.96 สาคร์แอปเปิลสีเขียว 30.59 สาคร์แอปเปิลสีม่วง 30.19 มะเพียง 23.21 มะขามป้อม 19.15 มะกอกไทย 13.42 กระเจี๊ยบ 11.31 ละมุด 9.65 และตะขบ 8.55 ตามลำดับดังกราฟที่ 6



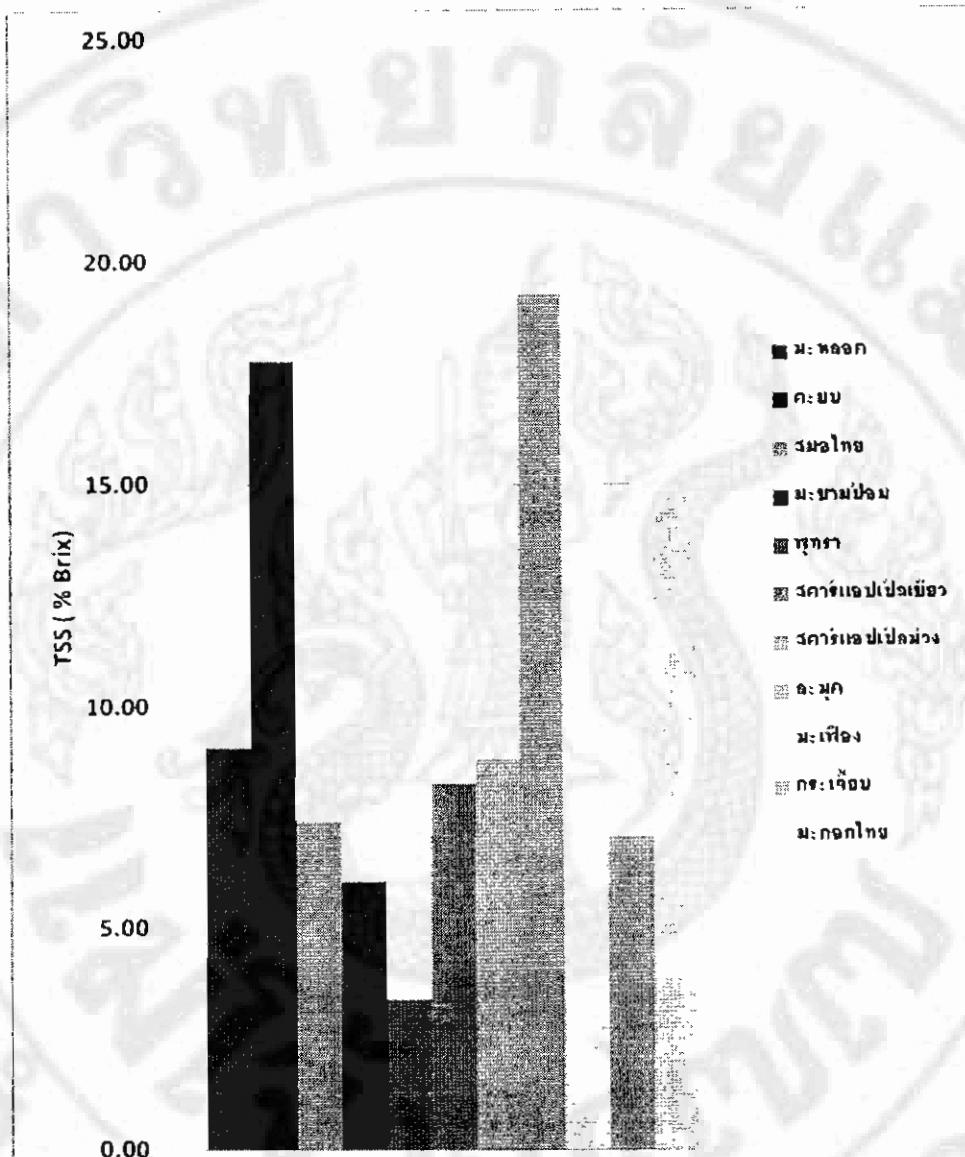
กราฟที่ 6 ค่าสีเหลือง-น้ำเงิน ( $b^*$ ) ของผลไม้

#### ผลการวิจัยการศึกษาคุณภาพทางเคมี

ในการศึกษาคุณภาพทางเคมีของผลไม้ตัวอย่างจำนวน 11 ชนิด ในด้านปริมาณของแข็งที่ละลายในน้ำได้ ปริมาณกรด-เบส และการวัดร้อยละของปริมาณ Radical scavenging มีรายละเอียดดังนี้

ค่าปริมาณของแข็งที่ละลายในน้ำได้ของผลไม้ (Total soluble solid: TSS)

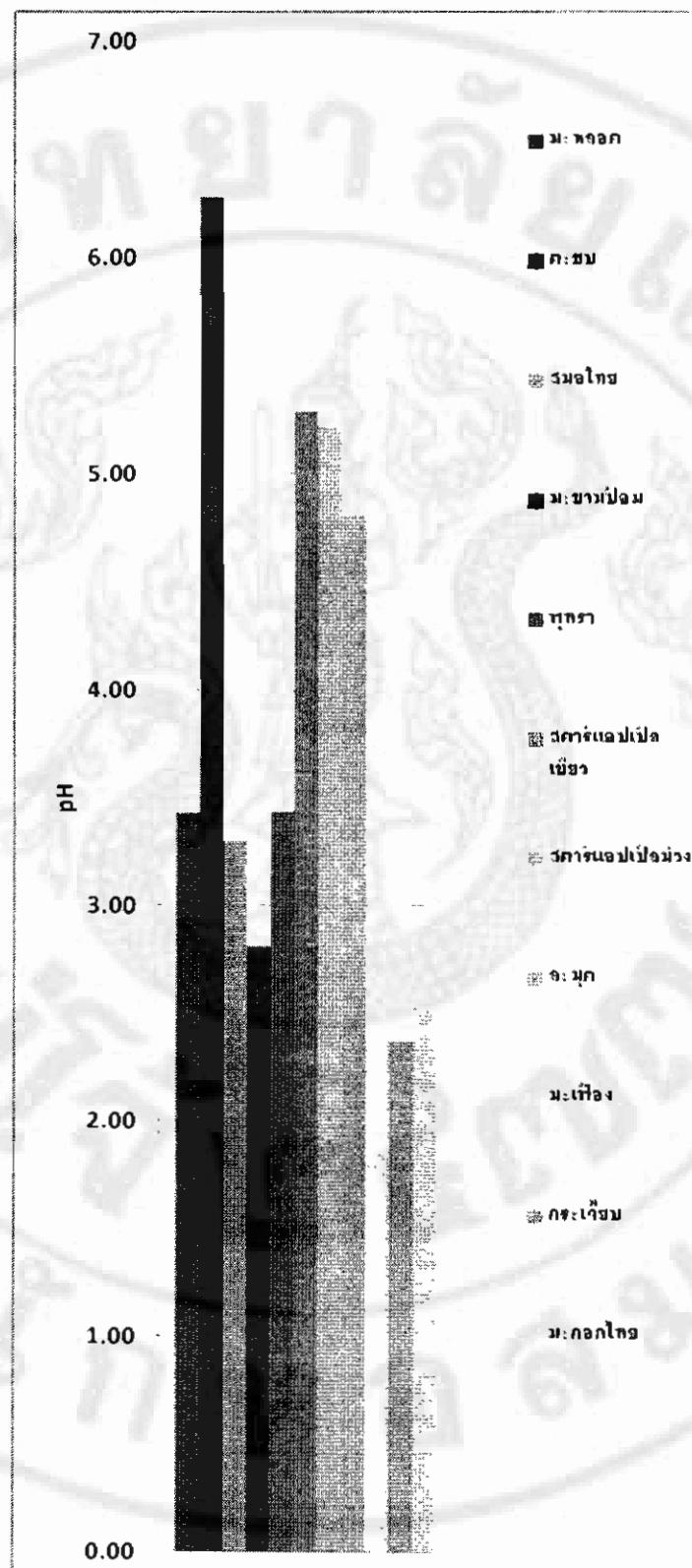
ค่าปริมาณของแข็งที่ละลายในน้ำได้ของผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา พบว่า ผลไม้ที่ใช้ในการศึกษามีค่าปริมาณของแข็งที่ละลายในน้ำได้เรียงจากมากไปน้อย ตามลำดับมีค่าดังนี้ คือ ละมุน 19.28 ตะขบ 17.77 มะกอกไทย 14.84 มะหลอด 9.09 สาคร์ແອປເປົ້າມືອງ 8.83 สาคร์ແອປເປົ້າມືອງ 8.26 สมอไทย 7.42 กระเจี๊ยบ 7.07 มะເພື່ອງ 7.01 มะখານປຼອມ 6.03 และ พุทรา 3.39 ดังกราฟที่ 7



กราฟที่ 7 ค่าปริมาณของเบิงที่ละลายในน้ำได้ (TSS) ของผลไม้

#### ค่าความเป็นกรด-鹼ของผลไม้ (pH value)

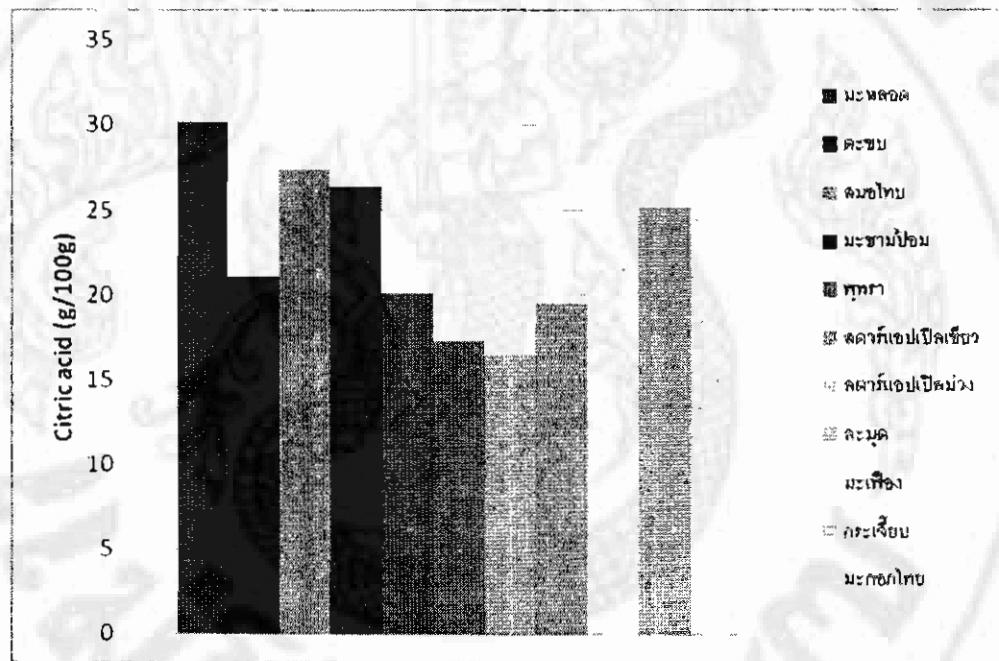
ค่าความเป็นกรดเบต้าของผลไม้มีตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา มีค่าได้เรียงจากมากไปน้อย ตามลำดับมีค่าดังนี้ คือ มะขาม 6.28 ศาสร์แอนเปิลสีเจียว 5.29 ศาสร์แอนเปิลสีขาว 5.23 ละมุน 4.81 มะเพ่อง 4.09 พุทรา 3.44 มะหลอด 3.43 สมอไทย 3.3 มะนาบป้อม 2.81 มะกอกไทย 2.61 และ กระเจี๊ยบ 2.37 ตามลำดับดังกราฟที่ 8



กราฟที่ 8 ค่าความเป็นกรด-鹼ของผลไม้

### ค่าความเป็นกรดที่ໄດ້ຕ່າງໆ (Titratable ability)

ค่าความเป็นกรดที่ໄດ້ຕ່າງໆ ได້ของผลไม้ ที่ใช้ในการศึกษา ในการคำนวณปริมาณกรดซิตริกที่มีค่าໄດ້เรียงจากมากไปน้อย ตามลำดับมีค่าดังนี้ คือ มะหลอด 30.16 g/100g มะเพื่อง 28.84 g/100g มะกอกไทย 27.61 g/100g สมอไทย 27.38 g/100g มะขามป้อม 26.43 g/100g กระเจี๊ยบ 25.20 g/100g ตะขบ 21.11 g/100g พุทรา 20.12 g/100g ละมุด 19.48 g/100g สตาร์แอปเปิลสีเขียว 17.31 g/100g และสตาร์แอปเปิลสีม่วง 16.46 g/100g ตามลำดับ ดังกราฟที่ 9



กราฟที่ 9 ค่าปริมาณกรดซิตริก

ในการคำนวณปริมาณกรดมาลิกที่มีค่าໄດ້เรียงจากมากไปน้อย ตามลำดับมีค่าดังนี้ คือ มะหลอด 33.71 g/100g มะเพื่อง 30.17 g/100g สมอไทย 29.34 g/100g มะกอกไทย 29.13 g/100g มะขามป้อม 28.62 g/100g กระเจี๊ยบ 27.63 g/100g ตะขบ 23.82 g/100g พุทรา 23.47 g/100g ละมุด 22.30 g/100g สตาร์แอปเปิลสีเขียว 19.24 g/100g และสตาร์แอปเปิลสีม่วง 19.20 g/100g ตามลำดับ ดังกราฟที่ 10



กราฟที่ 10 ค่าปริมาณกรดมาลิก

ในการคำนวณปริมาณกรดทาร์ทาริกที่มีค่าได้เรียงจากมากไปน้อย ตามลำดับมีค่าดังนี้ คือ มะหลอด 35.23 g/100g มะกอกไทย 32.17 g/100g มะเพื่อง 31.71 g/100g สมอไทย 30.79 g/100g มะขามป้อม 30.46 g/100g พุตรา 25.51 g/100g กระเจี๊ยบ 27.63 g/100g ตะขบ 25.15 g/100g ละมุด 24.22 g/100g สาร์แอบเปิลสีเขียว 21.62 g/100g และสาร์แอบเปิลสีม่วง 21.40 g/100g ตามลำดับ ดังกราฟที่ 11

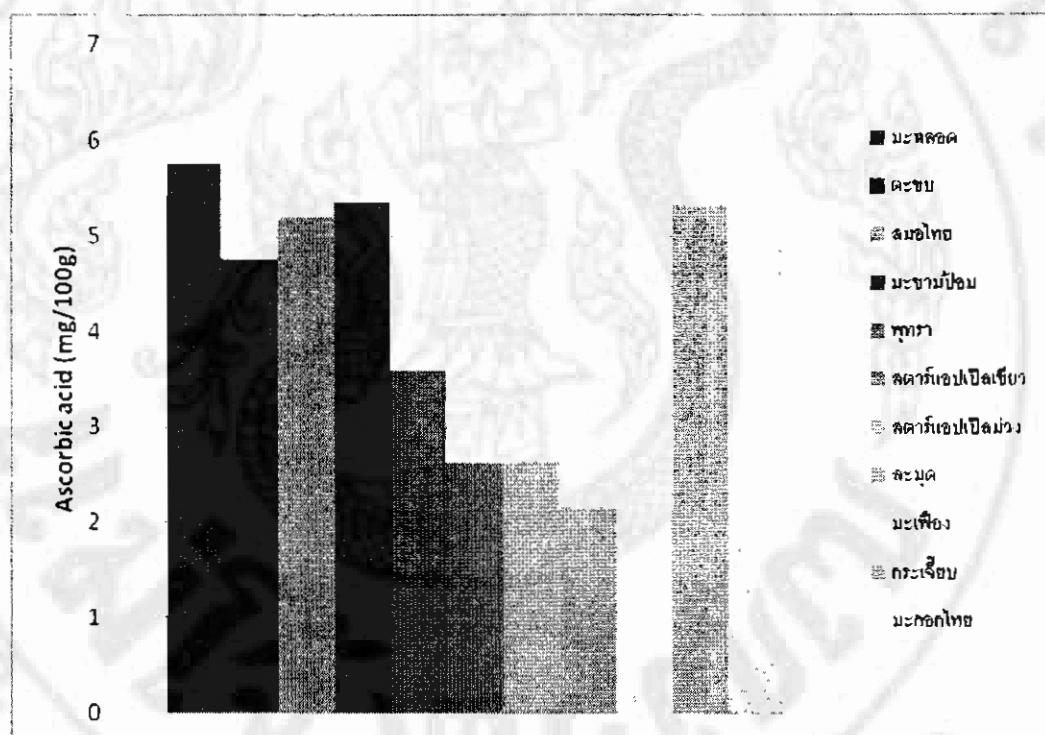


กราฟที่ 11 ค่าปริมาณกรดทาร์ทาริก

### ค่าปริมาณวิตามินซีของผลไม้ (Ascorbic acid)

ค่าปริมาณวิตามินซีของผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา ในการคำนวณปริมาณกรด  
แอก索ร์บิกที่มีค่าได้เรียงจากมากไปน้อย ตามลำดับ มีค่าดังนี้ คือ มะหลอด 5.76 mg/100g  
มะขามป้อม 5.37 mg/100g กระเจี๊ยบ 5.32 mg/100g มะกอกไทย 5.21 mg/100g สมอไทย 5.20  
mg/100g มะเพื่อง 4.81 mg/100g ตะขบ 4.76 mg/100g พุทรา 3.59 mg/100g ละมุด 2.16 mg/100g  
สตาร์แอปเปิลสีม่วง 2.64 mg/100g และสตาร์แอปเปิลสีเขียว 2.63 mg/100g ตามลำดับ ดังกราฟที่

12



กราฟที่ 12 ค่าปริมาณกรดแอกโซร์บิก

### ค่าปริมาณฟินอลิกของผลไม้ (Phenolic acid)

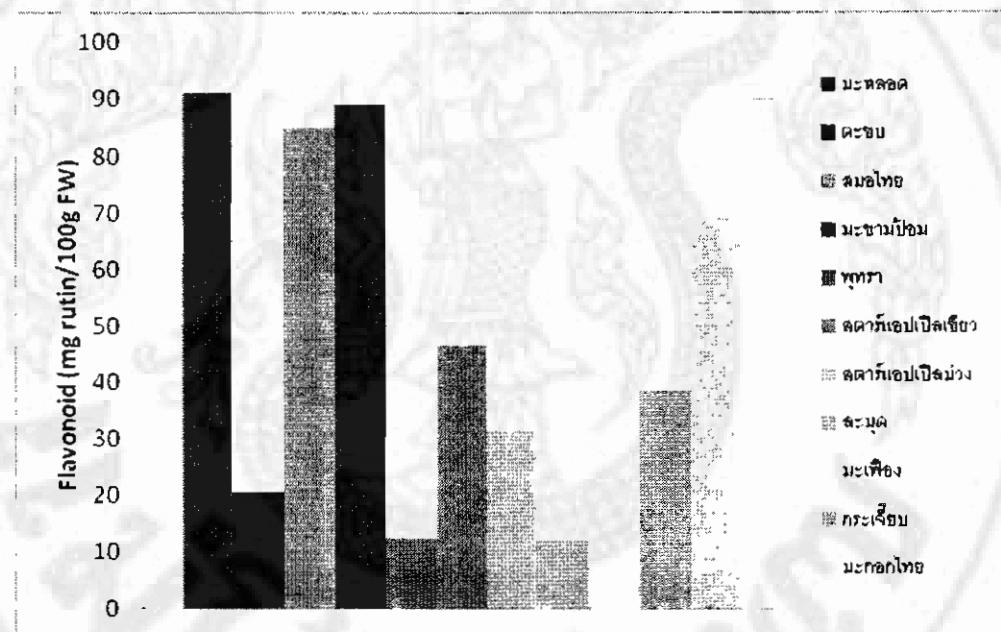
ค่าปริมาณฟินอลิกของผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา ที่มีค่าได้เรียงจากมากไปน้อย ตามลำดับ มีค่าดังนี้ คือ มะหลอด 177.82 mg GAE/100gFW มะขามป้อม 162.49 mg GAE/100gFW สมอไทย 150.56 mg GAE/100gFW มะกอกไทย 139.95 mg GAE/100gFW กระเจี๊ยบ 134.11 mg GAE/100gFW ตะขบ 55.41 mg GAE/100gFW มะเพ่อง 44.74 mg GAE/100gFW พุทรา 35.74 mg GAE/100gFW สาคร์แอบเปิลสีเขียว 32.55 mg GAE/100gFW สาคร์แอบเปิลสีน้ำเงิน 25.82 mg GAE/100gFW และละมุด 14.42 mg GAE/100gFW ตามลำดับ ดัง กราฟที่ 13



กราฟที่ 13 ค่าปริมาณกรดฟินอลิก

### ค่าปริมาณฟลาโวนอยด์ของผลไม้ (Flavonoid)

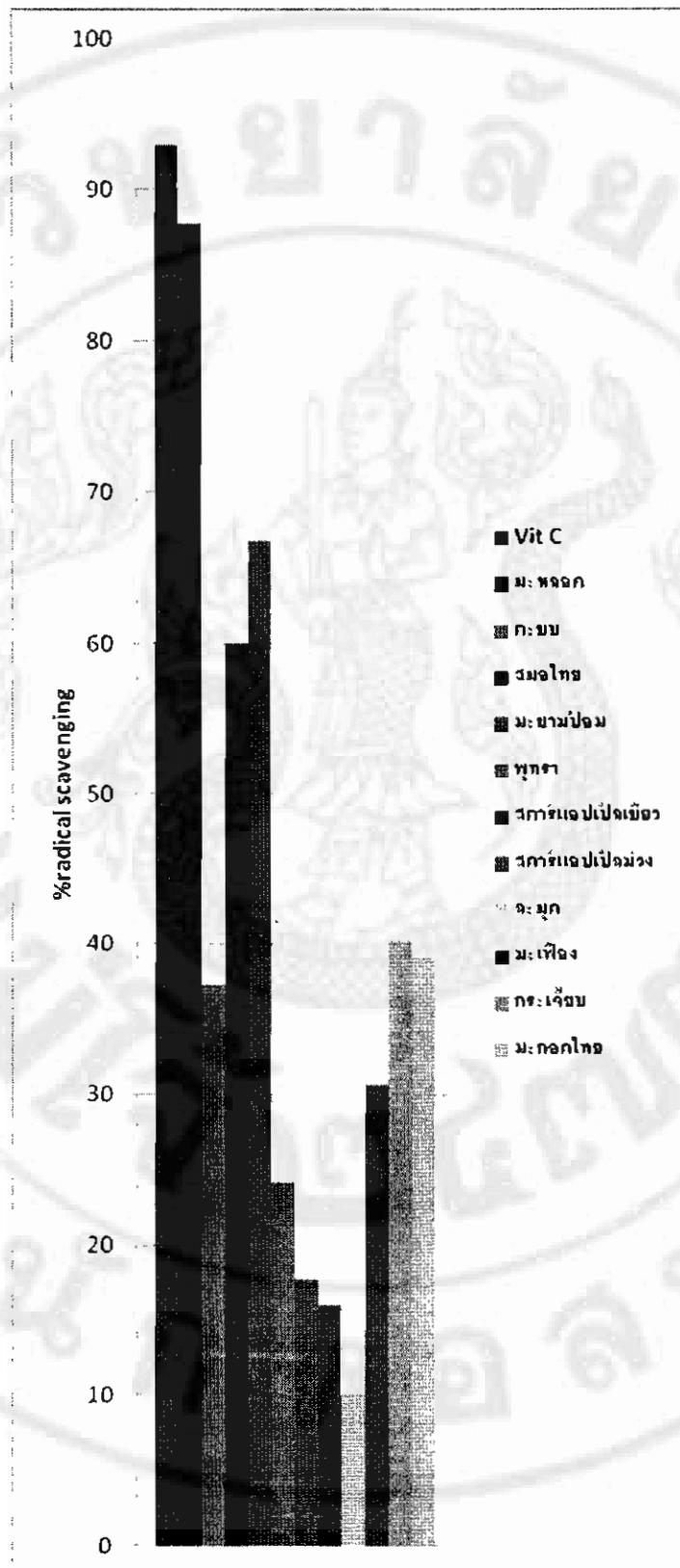
ค่าปริมาณฟลาโวนอยด์ของผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา ที่มีค่าได้เรียงจากมากไปน้อย ตามลำดับ มีค่าดังนี้ คือ มะหลอด 91.08 mg rutin/100gFW มะขามป้อม 89.07 mg rutin/100gFW สมอไทย 84.98 mg rutin/100gFW มะกอกไทย 69.26 mg rutin/100gFW มะเพียง 56.40 mg rutin/100gFW สาร์แอลเปปีลสีเขียว 46.81 mg rutin/100gFW กระเจี๊ยบ 38.51 mg rutin/100gFW สาร์แอลเปปีลสีม่วง 31.54 mg rutin/100gFW ตะขบ 20.73 mg rutin/100gFW พุทรา 12.56 mg rutin/100gFW และมะมุด 12.17 mg rutin/100gFW ตามลำดับ ดังกราฟที่ 14



กราฟที่ 14 ค่าปริมาณฟลาโวนอยด์

### ค่าร้อยละของปริมาณ Radial scavenging ของผลไม้

ค่าร้อยละของปริมาณ Radial scavenging ของผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา พบว่า มะหลอด มีค่ามากที่สุด ร้อยละ 87.76 ส่วนผลไม้ชนิดอื่นๆ มีค่ารองลงมาตามลำดับ คือ มะขามป้อม ร้อยละ 66.76 สมอไทยร้อยละ 60.04 กระเจี๊ยบร้อยละ 40.29 มะกอกไทยร้อยละ 39.1 ตะขบร้อยละ 37.3 มะเพียงร้อยละ 30.66 พุทราร้อยละ 24.22 สาร์แอลเปปีลสีเขียวร้อยละ 17.83 สาร์แอลเปปีลสีม่วงร้อยละ 16.03 และมะมุดร้อยละ 10.18 ตามลำดับ ดังกราฟที่ 15



กราฟที่ 15 ค่าร้อยละของปริมาณ Radial scavenging ของผลไม้

## อภิปรายผลการทดลอง

### ผลการวิจัยการศึกษาคุณภาพทางกายภาพ

#### น้ำหนักผล ขนาดผล (กว้างและยาวของผล)

การศึกษาด้านน้ำหนักผลและขนาดของผลในผลไม้ตัวอย่าง จำนวน 11 ชนิด พบว่า มีความแตกต่างกันในด้านน้ำหนักผลและความกว้างยาวของผล เนื่องจากลักษณะของผลในผลไม้แต่ละชนิดจะมีรูปทรง ขนาด น้ำหนักของผลแตกต่างกัน ซึ่งจะเป็นลักษณะเฉพาะตรงตามชนิดและพันธุ์ของผลไม้ที่นับ (สัมฤทธิ์. 2537) ในตัวอย่างของผลไม้ที่ศึกษาจะพบความสัมพันธ์ของน้ำหนักผลกับขนาดของผลโดยตรง คือ ผลไม้ชนิดที่มีน้ำหนักผลมากจะมีขนาดของผลด้านความกว้างและยาวมาก เช่น สาร์แอลป์เปิลสีเขียว สาร์แอลป์เปิลสีม่วง และ มะเพียงที่มีน้ำหนักผล 245.13 กรัม 217.23 กรัม และ 89.96 กรัมตามลำดับ มีขนาดของผลด้านความกว้างของผลมากกว่าชนิดอื่น คือ 75.16 มิลลิเมตร 58.13 มิลลิเมตร และ 58.66 มิลลิเมตร ตามลำดับ ส่วนขนาดของผลด้านความยาวของผลมากกว่าชนิดอื่น คือ 72.62 มิลลิเมตร 63.56 มิลลิเมตร และ 85.15 มิลลิเมตร ตามลำดับ

#### ค่าความสว่างของผล ( $L^*$ value)

ค่าความสว่างของผลในผลไม้ตัวอย่างที่ศึกษา พบว่าสามารถจำแนกได้เป็น 2 กลุ่ม คือ กลุ่มนี้ค่าความสว่าง ( $L^*$  value) ตั้งแต่ 50 ขึ้นไป ได้แก่ มะหลอด สมอไทย มะขามป้อม พุทรา สาร์แอลป์เปิลสีเขียว สาร์แอลป์เปิลสีม่วง มะเพียง และมะกอกไทย ผลไม้กลุ่มนี้จะมีลักษณะของเปลือกผลผิวนิ่ม แลดีชัดเจน ส่วนอีกกลุ่มนี้ค่าความสว่างของผลต่ำกว่า 50 ได้แก่ ตะขบ ละมุด และกระเจี๊ยบ ผลไม้กลุ่มนี้จะมีลักษณะของเปลือกผลหруระ ผิวนิ่มเรียบ และสีไม่ชัดเจน

#### ค่าสีเขียว-แดงของผล ( $a^*$ value)

ค่าสีเขียว-แดงของผลในผลไม้ตัวอย่างที่ศึกษา พบว่าสามารถจำแนกได้เป็น 2 กลุ่ม ตามลักษณะของสีผล คือ กลุ่มผลมีสีเขียว ( $a^*$  value มีค่า ติดลบหรือค่าน้อย) ได้แก่ สมอไทย มะขามป้อม มะเพียง พุทรา มะกอกไทย และ ละมุด และกลุ่มผลมีสีแดง ( $a^*$  value มีค่า บวกหรือค่ามาก) ได้แก่ มะหลอด ตะขบ สาร์แอลป์เปิลสีเขียว สาร์แอลป์เปิลสีม่วง และกระเจี๊ยบ

### **ค่าสีเหลือง-น้ำเงินของผล (b\* value)**

ค่าสีเหลือง-น้ำเงินของผลไม้ตัวอย่างที่ศึกษา พบว่า สามารถจำแนกได้เป็น 2 กลุ่ม คือ กลุ่มค่า  $b^*$  value สูงกว่า 20 ได้แก่ มะหลอด สมอไทย พุตรา สาร์แอบเปิลสีเขียว สาร์แอบเปิลสีม่วง และมะเฟือง กลุ่มค่า  $b^*$  value ต่ำกว่า 20 ได้แก่ ตะขบ มะขามป้อม ละมุด กระเจี๊ยบ และมะกอกไทย

### **ผลการวิจัยการศึกษาคุณภาพทางเคมี**

#### **ค่าปริมาณของแข็งที่ละลายในน้ำได้ของผลไม้**

ค่าปริมาณของแข็งที่ละลายในน้ำได้ พบว่า ผลไม้ที่มีค่าปริมาณของแข็งที่ละลาย ในน้ำได้สูงมี 3 ชนิด คือ ละมุด (19.28%Brix) ตะขบ (17.77%Brix) และมะกอกไทย (14.84 %Brix) ส่วนผลไม้ชนิดอื่นๆ มีค่าปริมาณของแข็งที่ละลายในน้ำได้ทุกชนิดและมีค่าอยู่ระหว่าง 3.39 – 9.09 %Brix

#### **ค่าความเป็นกรด-เบสของผลไม้**

ค่าความเป็นกรด-เบสของผลไม้ตัวอย่างที่ศึกษา พบว่า ผลไม้ทุกชนิดมีค่าความเป็นกรด สามารถแบ่งได้ 2 กลุ่ม คือ กลุ่มนี้ค่า pH ต่ำ (pH ระหว่าง 2 - 4) และ群ว่ามีความเป็นกรดสูง ได้แก่ มะหลอด สมอไทย มะขามป้อม พุตรา กระเจี๊ยบ และมะกอกไทย ส่วนอีกกลุ่มนี้ค่า pH ต่ำ (pH ระหว่าง 4 - 6) และ群ว่ามีค่าความเป็นกรดต่ำ ได้แก่ สาร์แอบเปิลสีเขียว สาร์แอบเปิลสีม่วง ละมุด มะเฟือง และ ตะขบ

#### **ค่าปริมาณกรดที่ได้เตรียมได้ของผลไม้ (Titratable ability)**

ค่าความเป็นกรดที่ได้เตรียมได้ของผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา ในการคำนวณ ปริมาณกรดซิตริก กรรมมาลิก และกรดカラ์ทาริก พบว่าผลไม้ทุกชนิดมีกรดทั้ง 3 ชนิด ในปริมาณที่แตกต่างกัน ผลไม้ที่มีปริมาณกรดทั้ง 3 ชนิดในปริมาณสูง มี 6 ชนิด ดังนี้ คือ มะหลอด มะเฟือง มะกอกไทย สมอไทย มะขามป้อม และกระเจี๊ยบ

### ค่าปริมาณวิตามินซีของผลไม้ (Ascorbic acid)

ค่าปริมาณวิตามินซีของผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา ในการคำนวณปริมาณกรดแอกโซร์บิก พนว่า ผลไม้ทุกชนิดมีกรดแอกโซร์บิกในปริมาณที่แตกต่างกัน โดยผลไม้ที่มีปริมาณกรดแอกโซร์บิกสูง ได้แก่ มะหลอด สมอไทย มะขามป้อม กระเจี๊ยบและ มะกอกไทย

### ค่าปริมาณฟีโนลิกของผลไม้ (Phenolic acid)

ค่าปริมาณฟีโนลิกของผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา พนว่า ผลไม้ทุกชนิดมีฟีโนลิกในปริมาณที่แตกต่างกัน โดยผลไม้ที่มีปริมาณฟีโนลิกสูง ได้แก่ มะหลอด สมอไทย มะขามป้อม กระเจี๊ยบและ มะกอกไทย

### ค่าปริมาณฟลาโวนอยด์ของผลไม้ (Phenolic acid)

ค่าปริมาณฟลาโวนอยด์ของผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา พนว่า ผลไม้ทุกชนิด มีฟลาโวนอยด์ในปริมาณที่แตกต่างกัน โดยผลไม้ที่มีปริมาณฟีโนลิกสูง ได้แก่ มะหลอด สมอไทย มะขามป้อม กระเจี๊ยบและ มะกอกไทย

### ค่าร้อยละของปริมาณ Radial scavenging ของผลไม้

ค่าร้อยละของปริมาณ Radial scavenging ของผลไม้ตัวอย่างที่ใช้ในการศึกษา พนว่า ผลไม้ทุกชนิดมี radial scavenging ในปริมาณที่แตกต่างกัน โดยเริ่งจากปริมาณมากไปน้อย ได้ดังนี้ คือ มะหลอด ร้อยละ 87.76 มะขามป้อม ร้อยละ 66.76 สมอไทยร้อยละ 60.04 กระเจี๊ยบร้อยละ 40.29 มะกอกไทยร้อยละ 39.1 ตะไบร้อยละ 37.3 มะเพียงร้อยละ 30.66 พุทราร้อยละ 24.22 สาคร์แอปเปิลสีเขียวร้อยละ 17.83 สาคร์แอปเปิลสีม่วงร้อยละ 16.03 และมะมุคร้อยละ 10.18 ตามลำดับ

จากการศึกษาพนว่า ปริมาณวิตามินซี (แอกโซร์บิก) ปริมาณฟีโนลิก และ ปริมาณฟลาโวนอยด์ในผลไม้ตัวอย่างมีความสัมพันธ์โดยตรงกับปริมาณร้อยละของ Radial scavenging กล่าวคือ ผลไม้ที่มีปริมาณของวิตามินซี และ/หรือ ปริมาณฟีโนลิก และ/หรือ ปริมาณฟลาโวนอยด์ สูง จะมีค่าร้อยละของ Radial scavenging สูงกว่าเสมอ เช่น มะหลอด มีค่าวิตามินซี ปริมาณฟีโนลิก และ ปริมาณฟลาโวนอยด์ สูงกว่าผลไม้ชนิดอื่นๆ มีค่าร้อยละ Radial scavenging สูงกว่าผลไม้ชนิดอื่นๆ เช่นกัน ซึ่งสอดคล้องกับการวิจัยของ Jittawan et. all., 2011. ที่รายงานว่า ปริมาณฟีโนลิก ปริมาณฟลาโวนอยด์ และ ร้อยละ Radial scavenging ในผลสาคร์แอปเปิล และ มะกอกไทย มีความสัมพันธ์กันโดยตรง

### สรุปผลการทดลอง

1. สาร์แอลเปิลพันธุ์สีเขียวมีน้ำหนักผล และขนาดของผล (ความกว้างและยาว) สูงกว่า ผลไม้ชนิดอื่นๆ
2. มะหลอดมีค่าความสว่างของผล ( $L^*$  value) และ ค่าสีแดง ( $a^*$  value) สูงกว่าผลไม้ชนิดอื่นๆ
3. สมอไทยมีค่าสีเขียวของผล ( $b^*$  value) สูงกว่าผลไม้ชนิดอื่นๆ
4. มะหลอดมีค่ากรดแอกโซบินิก ปริมาณฟินอลิก ปริมาณฟลาโวนอยด์ และ ร้อยละของ radical scavenging สูงกว่าผลไม้ชนิดอื่นๆ

### เอกสารอ้างอิง

- กนกนฤตาล ศรศรีวิชัย. 2527. การเก็บรักษាពผลผลิตทางการเกษตรหลังจากเก็บเกี่ยวเทคโนโลยี และศรีวิทยา. เชียงใหม่: ภาควิชาชีววิทยา มหาวิทยาลัยเชียงใหม่. 166 น.
- กระยาทิพย์ เรือนใจ. 2537. ผลไม้ คุณค่านานาเพื่อสุขภาพ. กรุงเทพฯ : ยูโรปา เพรส กองบรรณาธิการ. “น้ำมะเพื่อง.” ครว. 7,74 (สิงหาคม 2543) : หน้า 52-53
- คณะกรรมการเอกอัครภษ์ของชาติ สำนักนายกรัฐมนตรี. ผลไม้ไทยๆ. กรุงเทพฯ : สำนักงานเสริม เอกอัครภษ์ของชาติ. 2545.
- จิรา ณ หนองคาย. 2531. เทคโนโลยีหลังการเก็บเกี่ยวผัก ผลไม้และผลไม้. ส้านักพิมพ์ แมสพับลิช ชั่ง. กรุงเทพฯ
- จริงแท้ ศิริพานิช. 2546. ศรีวิทยาและเทคโนโลยีหลังการเก็บเกี่ยวผักและผลไม้. พีชสวน คณะกรรมการ กำแพงแสน มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์
- คนบบ บุญยเกียรติ. 2551. ศรีวิทยาหลังการเก็บเกี่ยวพืชสวน คณะกรรมการ ศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
- คนบบ บุญยเกียรติ. 2540. องค์ประกอบของผักและผลไม้. ศรีวิทยาหลังการเก็บเกี่ยวพืชสวน คณะกรรมการ ศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
- คนบบ บุญยเกียรติ, นิธิยา รัตนานปนท. 2548. การปฏิบัติภาระหลังการเก็บเกี่ยวผักและผลไม้. คณะกรรมการ ศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
- เต็ม สมบินันทน์. 2549. ชื่อพรรณไม้แห่งประเทศไทย. สำนักงานหอพรรณไม้ กรมอุทยานแห่งชาติ สัตหีบี และพันธุ์พืช

- ราชชัย ชิมวงศ์. 2541. วิทยาการหลังการเก็บเกี่ยวผลผลิตสลดทางพืชสวน. ภาควิชา  
เกษตรศาสตร์และเทคโนโลยี. สถาบันราชภัฏสุรินทร์. สุรินทร์
- นิตยา ทรงสวัสดิ์ และ พีรว่อง ทรงสวัสดิ์. 2550. มะหลอด: ผลไม้ไทย 111 ชนิด: คุณค่าอาหาร  
และการกิน. กรุงเทพฯ. หน้า 184.
- นิตย์ ศกุนรักษ์. 2542. สรีริวิทยาของพืช. เชียงใหม่: ภาควิชาพืชไร่ มหาวิทยาลัยแม่โจ้. 218 น.  
พรพิมล ม่วงไทย นฤมล จินดาเมธี และภิรมยา หวังรักไพบูลย์. 2551. การประเมินปริมาณ  
เอทิลแอลกอฮอล์ในน้ำหมักชีวภาพจากผลมะหลอดระหว่างการเก็บรักษา. การประชุม  
วิชาการนเรศวรวิจัยครั้งที่ 4 ระหว่างวันที่ 28 – 29 กรกฎาคม 2551 มหาวิทยาลัยนเรศวร  
สัมฤทธิ์ เพื่องจันทร์. 2537. สรีริวิทยาไม้ผล. ภาควิชาพืชสวน. คณะเกษตรศาสตร์.  
มหาวิทยาลัยขอนแก่น
- เศรษฐมนต์ กาญจนกุล. 2555. มะหลอด ใน ผลไม้ในเมืองไทย. กทม. เศรษฐกิจปี. หน้า 57
- ศรี จำพันสวัสดิ์. 2540. ไม้ผลเศรษฐกิจ. ม.ป.ท.: ม.ป.พ. 160 น.
- Hou, W. C., M. H. Lee., H. J. Chen., W. L. Liang., C. H. Han., Y. W. Liu. & Y. H. Lin. 2001.  
Antioxidant activities of dioscorin, the storage protein of yam (*Dioscorea batatas* Decne)  
tuber. Journal of Agricultural and Food Chemistry, 49, 4956-4960.
- Ivanova, V., S. Marina. F. Chinnici. 2010. Determination of the polyphenol contents in  
Macedonian grapes and wines by standardized spectrophotometric methods. (Eds.)  
Journal of the Serbian Chemical Society. pp. 45-59.
- Jittiwan k., S. Siriamompun., & N. Meeso. 2011. Phytochemical, vitamin C and sugar content of  
Thai wild fruits. Food chemistry. 126: 972-981.
- Mark N. M., S.E. Alexei., G.A. Anatoly. 2003. Reflectance spectral features and non-destructive  
estimation of chlorophyll, carotenoid and anthocyanin content in apple fruit. Postharvest  
Biology and Technology, 27, 197 – 211.
- Nakasone H.Y. and R.E. Paull. 1998. Tropical fruits Crop production science in  
horticulture. New York: Cab International. 445 p.