

## รายงานการวิจัย

โครงการวิจัยเสนอสถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี (วว.)

เรื่อง

เทคโนโลยีบรรจุภัณฑ์เพื่อรักษาคุณภาพและยืดอายุการเก็บรักษาของ  
ชาเขียวใบหม่อน (เพื่อการส่งออก)

Packaging technology to preserve qualities and extend shelf life of  
mulberry leaf tea (for export)

ปีงบประมาณ 2550

ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร คณะวิทยาศาสตร์

สถาบันวิจัยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย  
โดย

ผศ. ดร. อุบลรัตน์ ลิริกทรวรรณ

Prof.Dr. Bruce R Harte

รศ.ดร. สุวัสดา พงษ์คำไฟ

รศ.ดร. ฤกานารถ ตีกกลาส

## รายงานการวิจัย

โครงการวิจัยเสนอสถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี (วว.)

เรื่อง

เทคโนโลยีบรรจุภัณฑ์เพื่อรักษาคุณภาพและยืดอายุการเก็บรักษาของ  
ชาเขียวใบหม่อน (เพื่อการส่งออก)

Packaging technology to preserve qualities and extend shelf life of  
mulberry leaf tea (for export)

ปีงบประมาณ 2550

ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร คณะวิทยาศาสตร์

สถาบันวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย  
โดย

ผศ. ดร. อุบลรัตน์ ลิวิภาราวนน

Prof.Dr. Bruce R Harte

รศ.ดร. สุวัสดา พงษ์คำไฟ

รศ.ดร. ฤกานารถ ตีกกลาศ

## กิตติกรรมประกาศ

โครงการวิจัยนี้ได้รับการสนับสนุนจาก ทุนงบประมาณแผ่นดิน ประจำปีงบประมาณ 2550 ผู้วิจัยขอขอบคุณ ศูนย์วิจัยม่อนใหม่เฉลิมพระเกียรติ กรมวิชาการเกษตร กระทรวงเกษตรและสหกรณ์ และ คุณธุติกาญจน์ แจ่มดาวารี ศูนย์วิจัยม่อนใหม่เฉลิมพระเกียรติ จังหวัดนราธิวาส ที่ให้ความร่วมมือและให้ข้อมูลที่เป็นประโยชน์ต่องานวิจัยนี้ ขอขอบคุณคณาจารย์นิสิตผู้ช่วยวิจัย และเจ้าหน้าที่ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ศูนย์เครื่องมือวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีในโลยี จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ภาควิชาวิศวกรรมเคมี คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้า ธนบุรี และ School of Packaging, Michigan State University

สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อยืดอายุการเก็บรักษาของชาเขียวในหม่อน (*Morus alba* Linn) โดยใช้ชนิดของบรรจุภัณฑ์และภาวะการบรรจุที่แตกต่างกัน ได้แก่ ถุงพลาสติก polypropylene และบรรจุภายน้ำได้บรรจุยากาศปกติ (PP) ถุง nylon และบรรจุภายน้ำได้บรรจุยากาศปกติ (PA) ถุง nylon และบรรจุภายน้ำได้ภาวะสูญญากาศ (V-PA) ถุง aluminum และบรรจุภายน้ำได้บรรจุยากาศปกติ (AL) และถุง aluminum บรรจุภายน้ำได้ภาวะสูญญากาศ (V-AL) เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน ติดตามการเปลี่ยนแปลงของค่า water activity ค่า  $a^*$  (L, a, b values และ  $\Delta E$ ), ปริมาณ total phenolic compounds, total flavonoids, catechin, rutin, quercetin และ kaemferol และประเมินผลทางประสานสัมผัสของผลิตภัณฑ์ชาในหม่อนทางด้าน สี และกลิ่น และน้ำชา ทางด้าน สี กลิ่น และรสชาติ ทุก 30 วัน พบร่วมกันระหว่างการเก็บรักษา ค่า water activity ของผลิตภัณฑ์มีค่าสูงขึ้นและปริมาณ total phenolic compounds, total flavonoids, catechin, rutin, quercetin และ kaemferol ลดลงอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) เมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาเพิ่มขึ้น และพบร่วมกันของบรรจุภัณฑ์และภาวะการบรรจุส่งผลต่อค่า water activity ค่า  $a^*$  ปริมาณ total phenolic compounds ปริมาณ total flavonoids และคุณภาพทางประสานสัมผัสของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อน อย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) ผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาในบรรจุภัณฑ์ AL มีความแตกต่างจากตัวอย่างอื่นต้นน้อยกว่าผลิตภัณฑ์ที่บรรจุใน PA และ PP ตามลำดับ และการบรรจุภายน้ำได้ภาวะสูญญากาศช่วยรักษาคุณภาพของผลิตภัณฑ์ได้ดีกว่าการบรรจุภายน้ำได้บรรจุยากาศปกติ จากการวิเคราะห์ทางประสานสัมผัสโดยผู้ทดสอบที่ผ่านการฝึกฝน และกำหนดให้ผลิตภัณฑ์ไม่เป็นที่ยอมรับเมื่อคะแนนมีค่าต่ำกว่า 5 คะแนน พบร่วมกันของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนที่เก็บรักษาใน PP, PA และ V-PA มีอายุการเก็บนาน 5, 7 และ 7 เดือน ตามลำดับ ส่วน AL มีอายุการเก็บนาน 10 เดือน ในขณะที่ผลิตภัณฑ์ใน V-AL มีอายุการเก็บนานถึง 12 เดือน จากผลการทดลองจึงสรุปได้ว่า ภาวะการบรรจุที่เหมาะสมสมสำหรับผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนเรียงลำดับจากมากที่สุดไปน้อยที่สุด คือ V-AL > AL > V-PA = PA > PP

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## Abstract

The aim of this research is to prolong shelf-life of mulberry (*Morus alba* Linn) leaf tea packaged in different packaging materials and conditions. The mulberry leaf tea was packaged in polypropylene bag under atmospheric air (PP), nylon bag under atmospheric air (PA), nylon bag under vacuum condition (V-PA), aluminum bag under atmospheric air (AL) and aluminum bag under vacuum condition (V-AL) and stored at 30 °C and 70% RH. Changes in water activity, colors (L, a, b values and  $\Delta E$ ), total phenolic compounds, total flavonoids, and sensory quality of the mulberry leaf (color and odor) and tea liquor (color, odor and flavor) were determined at 30 days interval. The results showed that packaging materials significantly affected ( $p \leq 0.05$ ) water activity, colors, total phenolic compounds and total flavonoids of the product. The quality of mulberry tea decreased ( $p \leq 0.05$ ) with storage period. AL could maintain quality of the product significantly better ( $p \leq 0.05$ ) than PA and PP, respectively. Moreover, products packaged under vacuum condition had better quality than those under atmospheric air. The sensory quality of the product was also evaluated by ten trained panelists using scoring test, assuming that the products were rejected when the sensory score was lower than 5. It was found that mulberry leaf tea packaged in PP, PA, V-PA, and AL had shelf life of 5, 7, 7 and 10 months, respectively, while tea packaged in V-AL could be stored for up to 12 month.

สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## สารบัญเรื่อง

	หน้า
กิตติกรรมประกาศ	ii
บทคัดย่อไทย	iii
บทคัดย่ออังกฤษ	iv
สารบัญ	v
สารบัญตาราง	vi
สารบัญรูป	vii
คำอธิบายสัญญาลักษณ์และคำย่อที่ใช้ในการวิจัย	ix
บทนำ	1
วัตถุประสงค์	2
ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ	2
สารานุกรม	3
วิธีดำเนินงานวิจัย (Materials & Method)	12
ผลการทดลองและวิจารณ์ (Results and Discussion)	16
สรุปผลการทดลอง	36
ข้อเสนอแนะเกี่ยวกับการวิจัย	37
บรรณานุกรม	38
ภาคผนวก	42
ประวัตินักวิจัยและคณะ	50

สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## สารบัญตาราง

	หน้า
ตารางที่ 1 ปริมาณ polyphenols ในใบหม่อนอายุต่างๆ พันธุ์คราชสีมา 60 ที่ ปลูกโดยศูนย์วิจัยหม่อนใหม่อุดรธานี	4
ตารางที่ 2 แร่ธาตุและวิตามิน ในชาเขียวที่ได้จากการผลิตในระดับอุดมกรุง และระดับครัวเรือน	7
ตารางที่ 3 กรดอะมิโนที่พบในชาใบหม่อนที่ได้จากการผลิตในระดับอุดมกรุง และระดับครัวเรือน	8
ตารางที่ 4 คุณภาพเริ่มต้นของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อน	16
ตารางที่ 5 องค์ประกอบทางเคมีของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อน	16
ตารางที่ 6 ความหนา ค่ากันการซึมผ่านของความชื้น และก้าชอกซิเจนของ บรรจุภัณฑ์	18

# สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## สารบัญรูปภาพ

	หน้า
รูปที่ 1 ในนมอ่อน	3
รูปที่ 2 ผลิตภัณฑ์ชาใบหม่อนในรูปแบบ tea bag ที่จำหน่ายทางการค้าของประเทศไทย (a) และต่างประเทศ (b)	10
รูปที่ 3 ผลิตภัณฑ์ชาใบหม่อนในรูปแบบ loose tea ที่จำหน่ายทางการค้าของประเทศไทย (a) และต่างประเทศ (b)	11
รูปที่ 4 ผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อน	17
รูปที่ 5 ผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ PP บรรจุที่บรรยายกาศปกติ	19
รูปที่ 6 ผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ PA บรรจุที่บรรยายกาศปกติ (a) และที่ภาวะสุญญากาศ (b)	20
รูปที่ 7 ผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ AL บรรจุที่บรรยายกาศปกติ (a) และภาวะสุญญากาศ (b)	20
รูปที่ 8 ค่า water activity ของผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70% เป็นเวลา 12 เดือน	21
รูปที่ 9 ปริมาณ total phenolic compounds ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70% เป็นเวลา 12 เดือน	23
รูปที่ 10 ปริมาณ total flavonoid (mg/ 100 g, wet basis) ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70% เป็นเวลา 12 เดือน	24
รูปที่ 11 ค่าสี (L-value) ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70% เป็นเวลา 12 เดือน	25
รูปที่ 12 ค่าสี (a-value) ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70% เป็นเวลา 12 เดือน	26
รูปที่ 13 ค่าสี (b-value) ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70% เป็นเวลา 12 เดือน	26
รูปที่ 14 ค่าความแตกต่างของสี ( $\Delta E$ ) ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70% เป็นเวลา 12 เดือน	27

รูปที่ 15 ค่า $\Delta E$ ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ $30^{\circ}\text{C}$ ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน	27
รูปที่ 16 ค่าสี (L-value) ของน้ำชาจากผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ $30^{\circ}\text{C}$ ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน	28
รูปที่ 17 ค่าสี (a-value) ของน้ำชาจากผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ $30^{\circ}\text{C}$ ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน	28
รูปที่ 18 ค่าสี (b-value) ของน้ำชาจากผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ $30^{\circ}\text{C}$ ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน	29
รูปที่ 19 ค่า $\Delta E$ ของน้ำชาจากผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ $30^{\circ}\text{C}$ ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน	29
รูปที่ 20 คะแนนด้านสีของชาเขียวในหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ $30^{\circ}\text{C}$ ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน	31
รูปที่ 21 คะแนนด้านกลิ่นของชาเขียวในหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ $30^{\circ}\text{C}$ ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน	32
รูปที่ 22 คะแนนด้านสีของน้ำชาจากชาเขียวในหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ $30^{\circ}\text{C}$ ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน	32
รูปที่ 23 คะแนนด้านกลิ่นของน้ำชาจากชาเขียวในหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ $30^{\circ}\text{C}$ ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน	33
รูปที่ 24 คะแนนด้านรสชาติของน้ำชาจากชาเขียวในหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ $30^{\circ}\text{C}$ ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน	33
รูปที่ 25 กราฟมาตราฐานสำหรับปริมาณ total phenolic compounds	48
รูปที่ 26 กราฟมาตราฐานสำหรับปริมาณ total flavonoids	48
รูปที่ 27 HPLC chromatogram ของผลิตภัณฑ์เริ่มต้น	49
รูปที่ 28 HPLC chromatogram ของผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน AL นาน 12 เดือน	49
รูปที่ 29 HPLC chromatogram ของผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน V-ALนาน 12 เดือน	50
รูปที่ 30 HPLC chromatogram ของผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน PA นาน 12 เดือน	50
รูปที่ 31 HPLC chromatogram ของผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน V-PAนาน 12 เดือน	51
รูปที่ 32 HPLC chromatogram ของผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน PP นาน 12 เดือน	51

## คำอธิบายสัญญาลักษณ์และคำย่อที่ใช้ในการวิจัย

PP	ถุง polypropylene
PA	ถุง nylon
AL	ถุง aluminum
V-PP	ถุง polypropylene และบรรจุภัณฑ์ภาชนะห้องครัวที่สามารถซึมน้ำได้
V-PA	ถุง nylon และบรรจุภัณฑ์ภาชนะห้องครัวที่สามารถซึมน้ำได้
V-AL	ถุง aluminum และบรรจุภัณฑ์ภาชนะห้องครัวที่สามารถซึมน้ำได้
WVTR	อัตราการซึมผ่านของไอน้ำ
OTR	อัตราการซึมผ่านของก๊าซออกซิเจน
TR	ค่าการซึมผ่านของก๊าซหรือไอน้ำ
$\Delta w$	ปริมาณก๊าซหรือไอน้ำที่ซึมผ่านฟิล์ม
A	พื้นที่ของแผ่นฟิล์ม
$\Delta t$	เวลา
$\Delta E$	ค่าความแตกต่างของสี

สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## บทนำ

อุดถานกรรมอาหารเป็นอุดถานกรรมหลักที่เป็นรากฐานทางเศรษฐกิจของประเทศไทยในการนำรายได้เข้าประเทศ ทั้งจากการส่งออกและทำให้เกิดการจ้างแรงงานในประเทศ หนึ่งในหลายปัจจัยที่สำคัญอย่างยิ่งในการเพิ่มศักยภาพของอุดถานกรรมอาหารเพื่อการส่งออก และการทำให้มูลค่าของสินค้าส่งออกเพิ่มขึ้นได้ คือ การพัฒนาและปรับปรุงบรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสมและมีประสิทธิภาพสามารถรักษาคุณภาพที่ดีของอาหารให้ตรงกับความต้องการของตลาด

หม่อน (*Morus alba* Linn) เป็นพืชในวงศ์ Moraceae ในประเทศไทยมีการปลูกหม่อนมากทางภาคเหนือและภาคตะวันออกเฉียงเหนือ ในหม่อนสามารถนำมาผลิตเป็นชาที่มีรสชาติเฉพาะตัว มีสรรพคุณอย่างกว่าชาที่ทำจากใบชาอื่นๆ เมื่อนำมาทำเป็นชาเขียวจะให้น้ำชาที่มีสีเขียวอ่อน ถ้านำมาทำเป็นชาจีนจะให้น้ำชาสีน้ำตาลอ่อน และถ้าทำเป็นชาฟรั่งจะให้น้ำชาสีน้ำตาลเข้ม ผลิตภัณฑ์ชาในหม่อนนอกจากเป็นผลิตภัณฑ์ที่มีรสชาติดีแล้ว ยังประกอบด้วยสารสำคัญต่างๆ มากมาย ได้แก่ สารต้านการเกิดออกซิเดชัน กรดอะมิโนและแร่ธาตุต่างๆ หลายชนิด สารสำคัญที่มีฤทธิ์ต้านการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน เช่น flavonoids ได้แก่ quercetin, rutin และ kaempferol (Katsume, 2006) flavonoids มีผลต่อสุขภาพของมนุษย์ และมีผลยับยั้งการเกิดมะเร็ง (Havsteen, 2002) นอกจากนี้ยังมี gamma-aminobutyric acid (GABA) ซึ่งมีผลช่วยลดความดันโลหิต หม่อนจึงเป็นสมุนไพรที่มีศักยภาพในการนำมาพัฒนาเป็นผลิตภัณฑ์อาหาร หรือ เครื่องดื่มเพื่อสุขภาพ นอกเหนือจากการใช้เป็นอาหารของหนองน้ำในแม่น้ำย่างเดียว (เอมอร โสมนะพันธุ์, 2543)

ในปัจจุบันประเทศไทยมีความนิยมในการบริโภคชาเขียวกันมากขึ้น เนื่องจากกระแสความตื่นตัวในการบริโภคเครื่องดื่มสมุนไพรและเครื่องดื่มเพื่อสุขภาพ (หนังสือพิมพ์บิลเลนส์ไทย, 2546) ชาใบหม่อนได้ผ่านการตรวจสอบคุณลักษณะที่ต้องการของชาแล้วจากมาตรฐานผลิตภัณฑ์อุดถานกรรมชาใน (มอก. 460-2526) ในหม่อนจึงสามารถนำมาทำเป็นเครื่องดื่มประเภทชาได้ และในกระแสการบริโภคชาเขียวและเครื่องดื่มเพื่อสุขภาพที่สูงอยู่ในขณะนี้ ในหม่อนของประเทศไทยจึงเป็นพืชที่มีศักยภาพในการนำมาพัฒนาเป็นผลิตภัณฑ์เพื่อสุขภาพทั้งในประเทศไทยและส่งเสริมให้เกิดการส่งออกไปต่างประเทศ อย่างไรก็ตามผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนของไทยยังอยู่ในรูปแบบของผลิตภัณฑ์พื้นบ้าน รูปแบบบรรจุภัณฑ์ยังไม่เป็นที่ยอมรับของผู้บริโภคมากนัก อีกทั้งมีอายุการเก็บที่สั้น ตั้งน้ำหนักมีการพัฒนาให้สามารถเก็บรักษาคุณภาพได้ยาวนาน และคุณสมบัติในการเป็นสารต้านอนุมูลอิสระได้นานขึ้น โดยเลือกใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสมกับการวางแผนการจัดการในประเทศไทยและตลาดต่างประเทศ อาจช่วยให้ชาเขียวในหม่อนซึ่งมีแหล่งวัตถุดีในประเทศไทยได้รับความนิยมมากขึ้นได้ ซึ่งจะส่งผลดีต่อเกษตรกรผู้ปลูกในหม่อนให้มีรายได้เพิ่มขึ้น และยังเป็น

การพัฒนาผลิตภัณฑ์เพื่อเพิ่มมูลค่าจากการผลิตผลทางการเกษตรของไทยให้อิกรากทั้งนั้นด้วย ทำให้สามารถขยายโอกาสทางการค้าของสินค้าไทยไปยังต่างประเทศ

โครงการนี้จึงศึกษาการรักษาคุณภาพหั้งหางต้านภายในภาพ เครื่ม และทางประสาทสัมผัส และยึดอายุการเก็บรักษาของชาเขียวในหม่อนโดยใช้ชนิดของบรรจุภัณฑ์และภาวะการบรรจุที่เหมาะสม และเมื่อจากในใบหม่อนมีสารที่สำคัญต่างๆ เช่น polyphenolic compounds และ total flavonoids ในโครงการนี้จึงศึกษาผลของการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ชนิดต่างๆ ต่อปริมาณของสาร polyphenolic compounds และ total flavonoids อีกด้วย เพื่อสามารถพัฒนาให้เป็นผลิตภัณฑ์ที่มีคุณภาพและมาตรฐานระดับสากล มีอายุการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์นานขึ้น จนสามารถผลิตเป็นสินค้าส่งออกและนำรายได้เข้าประเทศ

### วัตถุประสงค์

วัตถุประสงค์หลักของงานวิจัยนี้ คือ เพื่อรักษาคุณภาพและยึดอายุการเก็บรักษาของชาเขียวในหม่อน โดยใช้ชนิดของบรรจุภัณฑ์และภาวะการบรรจุที่เหมาะสม เพื่อสามารถผลิตเป็นสินค้าส่งออกที่มีคุณภาพระดับสากล มีอายุการเก็บรักษาที่เหมาะสม วัตถุประสงค์ย่อย ได้แก่

1. เพื่อศึกษาการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพ และทางประสาทสัมผัส รวมทั้งปริมาณ total phenolic compounds และ flavonoids ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนในระหว่างเก็บรักษา
2. เพื่อศึกษาผลของชนิดบรรจุภัณฑ์และภาวะการบรรจุต่อคุณภาพของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนในระหว่างการเก็บรักษา

### ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

1. สร้างเสริมให้มีการให้ใบหม่อนซึ่งมีแหล่งวัตถุต้นภัยในประเทศไทยแปรรูปให้เป็นผลิตภัณฑ์ที่มีประโยชน์ เป็นการเพิ่มมูลค่าผลิตผลทางการเกษตรของประเทศไทย
2. สามารถยึดอายุการเก็บของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนได้นานขึ้นซึ่งส่งผลให้เป็นผลิตภัณฑ์เพื่อการส่งออกได้
3. เป็นเอกสารทางวิชาการที่ใช้เป็นแนวทาง ในการศึกษาค้นคว้าสำหรับผู้ประกอบการ อุตสาหกรรมขนาดกลาง และขนาดย่อม (SME) ต่อไป
4. ผลิตภัณฑ์ที่มีความรู้ความสามารถเทียบกับการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์และบรรจุภัณฑ์

## สารสารบุรีทัศน์

### 1. ใบหม่อน

หม่อน (*Morus alba* Linn) เป็นพืชในวงศ์ Moraceae ประเพณไทยมีการปลูกหม่อนมากทางภาคเหนือและภาคตะวันออกเฉียงเหนือ ในหม่อน (รูปที่ 1) สามารถนำมาผลิตเป็นชาที่มีรสชาติเฉพาะตัว มีรสเผ็ดน้อยกว่าชาที่ทำจากใบชาอื่นๆ มีสมบัติในการลดความดันโลหิต นอกจากนี้ยังพบสารไฟฟ์เตอเรออล (phytosterol) ที่มีประสิทธิภาพในการลดระดับคอเลสเทอรอล และ DNJ(1-deoxynojirimycin) ซึ่งมีผลลดระดับน้ำตาลในเลือด ของสัตว์ทดลอง เช่น หนูและกระต่าย (Tsuchida et al., 1987) อย่างไรก็ตามแม้ว่าจะไม่มีการทดสอบทางด้านการแพทย์ต่อมนุษย์อย่างจริงจัง แต่มีการใช้ใบหม่อน เปลือก และกิ่งมานานแล้วในยาจีนสำหรับรักษาไข้, รักษาตับ, ทำให้สายตาดีขึ้น, ทำให้รักษาระดับน้ำตาลในเลือดสูง และลดความดันโลหิต (วิโรจน์ แก้วเรือง และคณะ, 2543)

ใบหม่อนประกอบไปด้วยสารอาหารหลายชนิดเป็นอาหารที่ดีที่สุดของหนอนในหม่อนและใช้ในยาจีนรักษาภาวะน้ำตาลในเลือดสูง และป้องกันโรคเบาหวาน (Asano et al., 2001) Bose (1989) รายงานว่าใบหม่อนประกอบด้วย proteins, carbohydrates, calcium, iron, ascorbic acid,  $\beta$ -carotene, vitamin B-1, folic acid และ vitamin D วิโรจน์ แก้วเรือง (2540) และ ุณิ ุณิธรรมเวช (2540) ได้รายงานสรรพคุณพื้นบ้านของหม่อนไว้ว่า มีสรรพคุณแก้เจ็บคอ แก้ไข้ ตัวร้อน แก้ร้อนใน กระหายน้ำ แก้ไอ ช่วยบำรุงไต รักษาโรคไข้ข้อ บำรุงหัวใจ และบำรุงผมให้ดกดำ นอกจากนี้ยังใช้รักษาอาหารป่วยเมื่อ เท้าเป็นตะคริว เห็นบ้า



รูปที่ 1 ใบหม่อน

## 2. สารประกอบโพลีฟีนอล (polyphenolic compounds) ในใบหม่อน

polyphenolic compounds ในใบหม่อนส่วนใหญ่นั้นเป็นสารในกลุ่ม flavanols, flavonols, flavonol glycosides และ leucoanthocyanins ซึ่งมีบทบาทในการเป็นสารต้านอนุมูลอิสระ (antioxidant) (Lee et al., 2000) รัตติยา สำราญกุล (2544) พบว่าใบหม่อนพันธุ์น้ำชาลีมา 60 มีปริมาณ polyphenolic compounds ดังแสดงในตารางที่ 1

ตารางที่ 1 ปริมาณ polyphenols ในใบหม่อนอายุต่างๆ พันธุ์น้ำชาลีมา 60 ที่ปลูกโดยศูนย์วิจัยหม่อนใหม่อุตรธานี

ใบหม่อน	ปริมาณ polyphenolic compound โดยรวม (mg/100 g sample, dry basis)
ยอดใบ	4149.22 ± 64.34
ใบอ่อน	2018.47 ± 109.23
ใบแก่	2707.05 ± 132.36

ที่มา: รัตติยา สำราญกุล (2544)

จากการศึกษาทางระบบวิทยาในหมู่ทดลองพบว่า การบริโภคอาหารและเครื่องดื่มที่มี polyphenolic compound ในปริมาณสูงช่วยป้องกันโรคหัวใจและหลอดเลือด โรคมะเร็งตับอ่อน และเนื้องอกที่จำได้ในญี่ปุ่น นอกจากนี้การดื่มน้ำเป็นประจำช่วยป้องกันโรคหัวใจและหลอดเลือด ลดความเสี่ยงในการเกิดมะเร็งกระเพาะอาหาร มะเร็งหลอดอาหาร และมะเร็งในปอด (Yong et al., 1992)

## สถาบันวิทยบริการ

polyphenolic compounds มีสมบัติเป็นสารต้านอนุมูลอิสระ (antioxidant) ที่สามารถยับยั้งการเกิด hydroxyl radical, peroxy radical, superoxide radical (Blois, 1958) และ 1,1-diphenyl-2-picryl-hydrazyl (DPPH) radical (Chan et al., 2007; Lin and Tang, 2007) Katsube et al. (2006) รายงานว่าสารต้านอนุมูลอิสระที่พบในใบหม่อนได้แก่ quercetin rutinoside (rutin), quercetin 3-glucoside (isoquercitrin) และ quercetin 3-(6-malonylglucoside) Zhishen, Mengcheng and Jianming (1999) รายงานว่าพบ rutin, quercetin, isoquercetin และ flavonoids อื่นๆ ในใบหม่อน flavonoids มีคุณสมบัติในการจับ  $O_2^-$  และ -OH โดย single electron transfer ด้วยวิธีการ electron spin resonance (ESR) (Chen et al., 1989; Dan et al., 1989)

นอกจาก antioxidant ที่พบในหม่อนแล้วยังมีสารอื่นๆ ที่สำคัญและเป็นประizable เช่น GABA ซึ่งพบประมาณ 24 mg/100 g sample, dry basis สารนี้มีสมบัติในการลดความดันโลหิต(Chen et al., 1995) และ DNJ (1-deoxynojirimycin) ซึ่งพบประมาณ 4000 ppm (Kim et al, 2003) สารนี้มีผลลดระดับน้ำตาลในเลือด ของสัตว์ทดลอง เช่น หนูและกระต่าย ในห้องปฏิบัติการ (Tsushida et al., 1987) แม้จะยังไม่มีการทดลองทางด้านการแพทย์ต่อมนุษย์อย่างจริงจัง แต่ต่ำรากสมุนไพรจีนก็มีการกล่าวถึงการใช้ใบหม่อน 30 กรัม ผสมกับดอกเกีกขวย 10 กรัม ต้มดื่มแก้ความดันโลหิตสูง หรือใช้ใบหม่อน 30 กรัมคั่วแล้วเติมน้ำเดือดดื่มเป็นประจำเพื่อช่วยให้ออกตอนหลับเป็นต้น (วิโรจน์ แก้วเรือง, 2540) ปัจจุบันประเทศไทยมีการผลิตชาจากใบหม่อนมากขึ้น และสถาบันวิจัยหม่อนในหน่วยงานวิชาการเกษตร ได้ดำเนินการศักวิจัยด้านเทคโนโลยีการแปรรูปผลิตภัณฑ์จากหม่อนในหลายรูปแบบ (สถาบันวิจัยหม่อนใหม่, 2541)

### 3. แร่ธาตุ วิตามิน และกรดอะมิโนในชาใบหม่อน

ชาที่ทำจากใบหม่อนมีแร่ธาตุที่มีประโยชน์ต่อร่างกายหลายชนิด ดังแสดงในตารางที่ 2 เช่น แคลเซียม โพแทสเซียม โซเดียมและแมกนีเซียม เป็นต้น ในชาใบหม่อนทั้งชาเขียว ชาฟรุ้ง และชาเขียว ที่ผ่านกระบวนการการทำชาแบบครัวเรือนมีปริมาณแคลเซียมไอล์เดียมกันเฉลี่ย 2,461 mg/100 g sample, dry basis โพแทสเซียม มีหน้าที่ควบคุมความสมดุลของน้ำภายในเซลล์ของร่างกาย ในชาใบหม่อนมีโพแทสเซียมมากกว่า 2,000 mg/100 g sample, dry basis โซเดียม มีหน้าที่ควบคุมภาวะสมดุลของกรด ด่าง และปริมาณน้ำในของเหลว พนในชาใบบิรามโดยเฉลี่ย 59 mg/100 g sample, dry basis นอกจากนี้ชาใบหม่อนยังมีแร่ธาตุที่จำเป็นต่อร่างกายแต่ร่างกายต้องการในปริมาณน้อยเช่น ธาตุเหล็ก และสังกะสี ในชาใบหม่อนพบธาตุเหล็กประมาณ 20.2 mg/100 g sample, dry basis ในชาใบหม่อนพบสังกะสีเฉลี่ย 2 mg/100 g sample, dry basis (กรมส่งเสริมการเกษตร, 2532; ประเทศไทย มีศิลป์ และคณะ, 2528; วิโรจน์ แก้วเรือง และคณะ, 2540)

วิตามินส่วนใหญ่ที่พบในใบหม่อนได้แก่ วิตามินเอ บี 1, บี 2 และวิตามินซี ในใบหม่อนมีวิตามินเอประมาณ 29.5 IU/100 g sample, dry basis พนวิตามินบี 1 ในชาใบหม่อนโดยเฉลี่ย 1.2 mg/1 kg sample, dry basis และพนวิตามินบี 2 ประมาณ 4.5 มิลลิกรัม mg/1 kg sample, dry basis (ประเทศไทย มีศิลป์ และคณะ, 2528; วิโรจน์ แก้วเรือง, 2543)

จากการตรวจสอบปริมาณกรดอะมิโนจากสถาบันอาหารและสถาบันวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีแห่งประเทศไทย ดังแสดงในตารางที่ 3 พนว่า ในชาใบหม่อนมีกรดอะมิโนในจำนวน 18 ชนิด จากกรดอะมิโนที่มีอยู่ทั้งหมด 22 ชนิด สำหรับกรดอะมิโนที่จำเป็นสำหรับร่างกายทั้งหมด 10

ชนิด คือ ไอโซเลูซีน (isoleucine), ลูเชิน (leucine), เมทิโธนีน (methionine), ซีสตีน (cystine), พีโนลอะลามีน (phenylalanine), ไตรโธนีน(tyrosine), ทรีโธนีน (threonine) วาลีน (valine), ทริพ็อกฟีน (tryptophan) และ ไลซีน (lysine) พบในชาใบหม่อนโดยเฉลี่ย 823, 1,644, 167, 58, 1,028, 608, 871, 170, 1,094 และ 1,050 mg/100 g sample, dry basis ความจำดับ นอกจากนี้ ยังพบกรดอะมิโน อาร์จีนีน (arginine) และฮิสติดีน (histidine) ในปริมาณ 1,034 และ 436 mg/100 g sample, dry basis ความจำดับ (สถาบันวิจัยหม่อนไหม, 2541)

กระบวนการผลิตชาใบหม่อนส่งผลต่อปริมาณแร่ธาตุและกรดอะมิโนในผลิตภัณฑ์ พบว่า ปริมาณกรดอะมิโนของผลิตภัณฑ์ชาใบหม่อนที่ผลิตในระดับอุดสาหกรรมมีปริมาณต่ำกว่าผลิตภัณฑ์ที่ผลิตในระดับครัวเรือน ส่วนแร่ธาตุของผลิตภัณฑ์ชาใบหม่อนในระดับอุดสาหกรรมและระดับครัวเรือนมีความแตกต่างกันเพียงเล็กน้อยเท่านั้น (สันนิ ละอองศรี, 2535; วิโรจน์ แก้วเรือง, 2543)

## ตารางที่ 2 แร่ธาตุและวิตามิน ในชาเขียวที่ได้จากการผลิตในระดับอุดสาหกรรมและระดับครัวเรือน

แร่ธาตุ (mg/100 g sample, dry basis)	ชาเขียวผลิตในระดับ อุดสาหกรรม	ชาเขียวผลิตใน ระดับครัวเรือน
แคลเซียม	ND	2,639
โปแทสเซียม	2,580	1,573
โซเดียม	84	51
แมกนีเซียม	388	424
เหล็ก	30	13
สังกะสี	3	2
วิตามินเอ (IE/100 g sample, dry basis)	26.1	24.5
วิตามินบี 1 (mg/1 kg sample, dry basis)	<0.8	<0.6
วิตามินบี 2 (mg/1 kg sample, dry basis)	4.6	5.2
วิตามินซี (mg/1 kg sample, dry basis)	17.79	7.56

ND = ไม่มีข้อมูล

ที่มา : กรมส่งเสริมการเกษตร (2532); ประทีป มีดิลป์ และคณะ (2528)

ตารางที่ 3 กรดอะมิโนที่พบในชาเขียวที่ได้จากการผลิตในระดับอุดสาหกรรม และระดับครัวเรือน

กรดอะมิโน <sup>1</sup> (mg/100 g sample, dry basis)	ชาเขียวผลิตในระดับ อุดสาหกรรม	ชาเขียวผลิตในระดับ ครัวเรือน
1. Arginine	808.97	1,318.55
2. Histidine	381.88	511.1
3. Isoleucine	693.98	970.27
4. Leucine	1,323.56	2,036.09
5. Methionine	172.06	180.48
6. Cystine	28.68	96.34
7. Phenylalanine	805.6	1,309.43
8. Tyrosine	430.24	781.61
9. Threonine	688.54	1,061.00
10. Trptophan	189.85	159.04
11. Lysine	858.15	1,374.67
12. Valine	891.89	1,229.98
13. Alanine	934.5	1,400.62
14. Glycine	842.51	1,262.10
15. Aspartic acid	1,681.98	2,201.74
16. Glutamic acid	2,078.05	2,843.41
17. Proline	715.39	1,162.87
18. Serine	670.28	1,059.63

ที่มา : กรมส่งเสริมการเกษตร (2532); ประทีป มีศิลป์ และคณะ (2528)

#### 4. ผลิตภัณฑ์ชาใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์รูปแบบต่างๆ ที่จำหน่ายทางการค้า (Commercial mulberry leaf tea)

ผลิตภัณฑ์ชาใบหม่อนที่จำหน่ายทางการค้า แบ่งได้เป็นแบบถุงชง (tea bag) และแบบใบชา (loose tea) รูปที่ 2 แสดงผลิตภัณฑ์ชาใบหม่อน tea bag ที่จำหน่ายทางการค้าซึ่งมักบรรจุในกล่องกระดาษแข็ง หรืออาจบรรจุถุงชาลงในถุงพลาสติกชนิด polyethylene (PE) แบบซิปล็อกก่อนบรรจุในกล่องกระดาษแข็งที่หนึ่ง รูปที่ 3 แสดงผลิตภัณฑ์ชาใบหม่อน loose tea ที่จำหน่ายทางการค้าบรรจุในถุงพลาสติก มักใช้ถุงพลาสติก PP หรือ PE ซึ่งเป็นบรรจุภัณฑ์ที่ใช้บรรจุผลิตภัณฑ์ชาใบหม่อนที่ขายทั่วไปในรูปแบบของผลิตภัณฑ์صنค้า OTOP และ SME (รูปที่ 3a) หรืออาจบรรจุในบรรจุภัณฑ์กระดาษรีไซเคิล (รูปที่ 3b)

ระหว่างการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์อาหารมีการเปลี่ยนแปลงทั้งทางเคมี กายภาพ ชีวภาพ และคุณภาพทาง persistence การเปลี่ยนแปลงทางกายภาพ ได้แก่ ชาเมื่อความชื้นหรือ  $a_w$  เพิ่มขึ้น สีของใบชาเปลี่ยนจากสีเขียวเข้มเป็นสีน้ำตาล สีของน้ำชา (tea liquor) เปลี่ยนจากสีเขียวเป็นสีน้ำตาลเหลือง การเปลี่ยนแปลงทางชีวภาพ ได้แก่ มีการเจริญของจุลินทรีย์โดยเฉพาะเชื้อรานเมื่อมีการเก็บรักษาไปที่ความชื้นต่ำพัทธ์สูง การเปลี่ยนแปลงทาง persistence ได้แก่ กลิ่นและรสชาติเฉพาะของผลิตภัณฑ์ มักมีการเปลี่ยนแปลงในระหว่างการเก็บรักษา โดยมีกลิ่นหอมของชาลดลง และรสชาติและรสขัมมักเปลี่ยนแปลงไป เช่นกัน (Bailey, 1992) ดังนั้นการเลือกบรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสมจึงส่งผลต่อคุณภาพและอายุการเก็บของผลิตภัณฑ์อาหาร

บรรจุภัณฑ์อาหารมีบทบาทสำคัญที่จะช่วยรักษาคุณภาพอาหารภายหลังผ่านกระบวนการผลิต ซึ่งอาจเปลี่ยนแปลงไปได้โดยปัจจัยจากตัวอาหารเอง เช่น คุณภาพเริ่มดันของผลิตภัณฑ์อาหารจากตั้งแต่ผลิต เช่น ก้าวออกซิเจน ความชื้น อุณหภูมิ และแสง รวมทั้งจากบรรจุภัณฑ์ที่ใช้ หน้าที่หลักของบรรจุภัณฑ์อาหารคือ การยืดอายุการเก็บของอาหารให้ยาวนานขึ้น และสามารถรักษาคุณภาพของอาหาร รวมถึงคุณค่าทางโภชนาการให้คงอยู่ หรือเปลี่ยนแปลงน้อยที่สุด พัฒนาทั้งสามารถดึงดูดความสนใจจากผู้บริโภคได้ การเลือกให้บรรจุภัณฑ์ให้เหมาะสมกับประเภทอาหารได้นั้น ต้องที่ต้องพิจารณาคือ คุณลักษณะของตัวผลิตภัณฑ์อาหารนั้น รูปแบบของบรรจุภัณฑ์พร้อมกับคำแนะนำด้านที่เหมาะสม และต้องสามารถรักษาคุณภาพของอาหารได้ตามอายุการเก็บ (shelf life) ที่ต้องการ



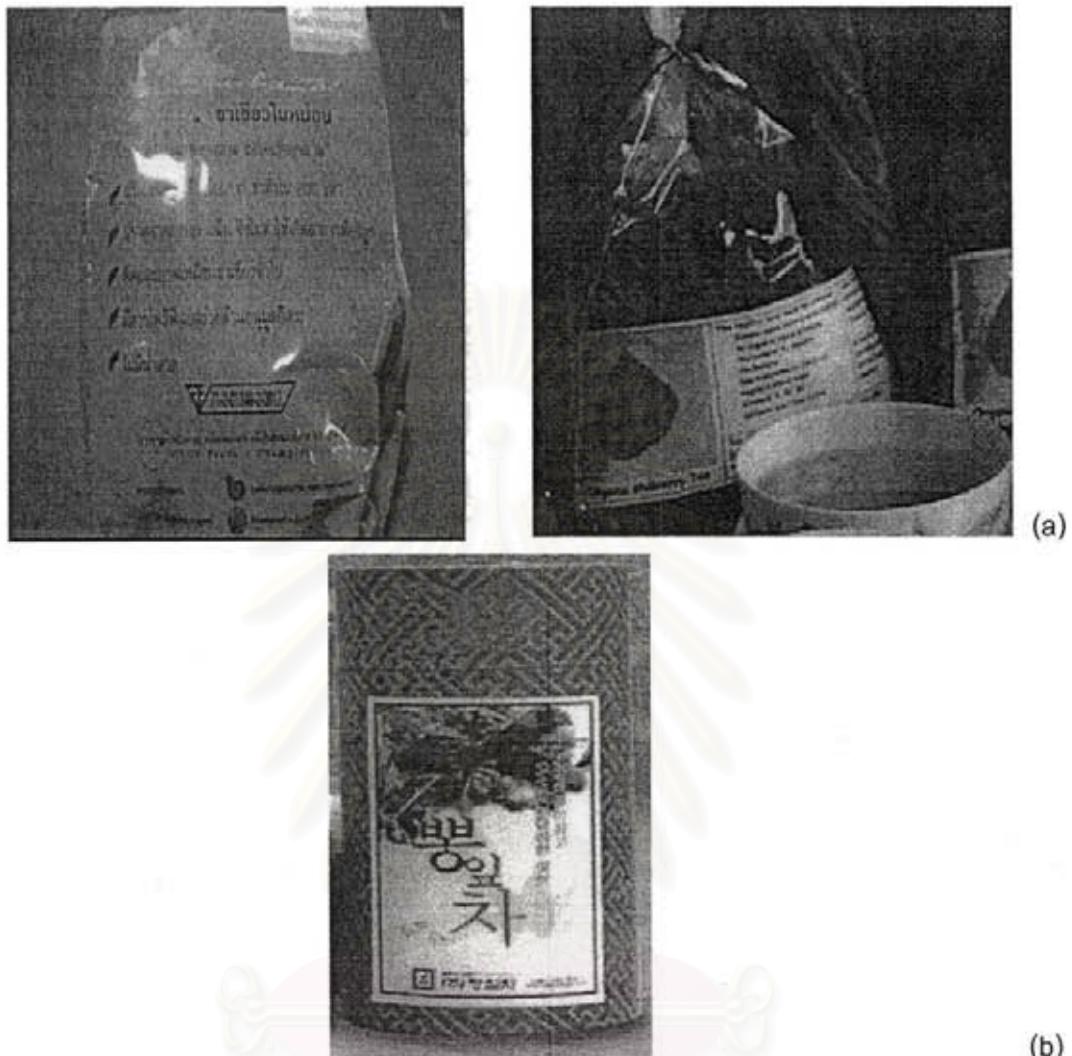
(a)



(b)

รูปที่ 2 ผลิตภัณฑ์ชาใบหม่อนในรูปแบบ tea bag ที่จำหน่ายทางการค้าของประเทศไทย (a) และ ของต่างประเทศ (b)

สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



รูปที่ 3 ผลิตภัณฑ์ชาในหม้อนในรูปแบบ loose tea ที่จำหน่ายทางการค้าที่จำหน่ายทางการค้าของประเทศไทย (a) และของต่างประเทศ (b)

สถาบันวิจัยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## วิธีดำเนินงานวิจัย (Materials & Method)

### 1. การเตรียมผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อน

วัตถุดิบที่ใช้เป็นผลิตภัณฑ์ชาเขียวในการทดลองเป็นใบหม่อน (*Morus alba* Linn) พันธุ์บูรีรัมย์ 60 ที่ได้จากศูนย์วิจัยหม่อนใหม่เฉลิมพระเกียรติ กรมวิชาการเกษตร กระทรวงเกษตรและสหกรณ์ จากจังหวัดนครราชสีมา การทำผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนทำโดยคัดเลือกเฉพาะใบที่มีคุณภาพดีและกำจัดใบที่มีสีมืดปนดีหรือเป็นโรคและสิ่งปลอมปนต่างๆ ออก หั่นใบหม่อนให้มีขนาดประมาณ  $1.0 \times 4.0$  เซนติเมตร ลงด้วยน้ำร้อนที่อุณหภูมิประมาณ 95 องศาเซลเซียส แล้วจุ่มลงในน้ำเย็นทันที จากนั้นผึ่งให้แห้ง تماما แล้วนำอบในตู้อบลมร้อนที่ 80 องศาเซลเซียส จนกระทั่งได้ผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนที่มีความชื้นตามที่กำหนดไว้ ทั้งให้เย็นแล้วเก็บใส่ถุงพลาสติกปิดปากถุงให้สนิทก่อนขนส่งมายังภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

นำผลิตภัณฑ์ที่ได้มาวิเคราะห์ปริมาณความชื้น ปริมาณโปรตีนด้วยวิธี Kjeldahl Method ปริมาณไขมันด้วยวิธี Soxhlet apparatus ปริมาณเส้นใย เต้า และปริมาณคาร์บอโนเจนโดยเดา ตามวิธีของ A.O.A.C. (1995) วิเคราะห์ปริมาณความชื้นและค่า water activity ด้วยเครื่องวัดค่า water activity (Aqua Lab รุ่น series 3TE, U.S.A.) สารเคมีและอุปกรณ์ที่ใช้ในการวิเคราะห์แสดงไว้ในภาคผนวก ก ส่วน วิธีวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีแสดงไว้ในภาคผนวก ข

### 2. การศึกษาคุณสมบัติของบรรจุภัณฑ์

บรรจุภัณฑ์ที่ใช้ในการทดลองคือ ได้แก่ polypropylene (PP), ฟิล์มแบบผสานระหว่าง nylon (หรือ polyamide) และ linear low density polyethylene (LLDPE) ใช้อักษรย่อเป็น PA และฟิล์มแบบผสานระหว่าง aluminium และ linear low density polyethylene ใช้อักษรย่อเป็น AL ทำให้เป็นถุงขนาด  $100 \times 120 \text{ mm}^2$  วัดความหนาของถุงโดยใช้ digital micrometer (Mitutoyo Absolute, Tester Sangyo Co., Ltd., Tokyo, Japan) วัดค่าการซึมผ่านของก๊าซและไอน้ำตามวิธีมาตรฐานของ ASTM standard test method (ASTM, 2003) แล้วคำนวณอัตราการซึมผ่าน (transmission rate, TR) ของก๊าซหรือไอน้ำ โดยใช้สมการที่ 1

$$TR = \frac{\Delta w}{A \Delta t} \quad (1)$$

กำหนดให้  $TR$  คือ อัตราการซึมผ่านของก๊าซหรือไอน้ำ,  $\Delta w$  คือปริมาณก๊าซหรือไอน้ำที่ซึมผ่านฟิล์ม,  $A$  คือพื้นที่ของแผ่นฟิล์มที่ใช้ในการทดสอบ และ  $\Delta t$  คือเวลาที่ใช้ในการทดสอบ

### 3. การเตรียมผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ชนิดต่างๆ

บรรจุผลิตภัณฑ์หนัก 30 กรัมในบรรจุภัณฑ์ทั้ง 3 ชนิด คือ PP, PA และ AL ภายใต้บรรยากาศปกติ (atmospheric air) โดยใช้ heat sealer และบรรจุชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ PA และ AL ภายใต้ภาวะสูญญากาศ (vacuum condition) ปิดผนึกโดยใช้เครื่องปิดภาชนะแบบสูญญากาศ (WEBOMATIC, Germany) โดยใช้ตัวอักษรย่อ PP, PA และ AL แทน การบรรจุชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ PP, PA และ AL ภายใต้บรรยากาศปกติ ตามลำดับ และ V-PA และ V-AL แทนการบรรจุชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ PA และ AL ภายใต้ภาวะสูญญากาศ ตามลำดับ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30 \pm 2$  องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % ศึกษาการเปลี่ยนแปลงคุณภาพของผลิตภัณฑ์ทุก 1 เดือนโดยวิธีทางกายภาพ เคมี และการประเมินทางประสาทลัมผัส

### 4. การวัดค่า water activity

วัดค่า water activity โดยใช้เครื่องวัด water activity (Aqua Lab รุ่น series 3TE, U.S.A.)

### 5. การวิเคราะห์ปริมาณสารประกอบโพลิฟีโนลิกทั้งหมด (total phenolic compounds)

เตรียมสารตัดจากชาเขียวใบหม่อนเพื่อใช้ในการวิเคราะห์ทางเคมี ตามวิธีของ Chan และคณะ (2007) การวิเคราะห์ปริมาณ total phenolic compounds ทำโดยใช้หลักการวัดการเกิดสีของ total phenolic compounds โดยรวมกับสาร Folin Ciocalteau reagent วัดค่าดูดกลืนแสงของสารละลายที่ได้ที่ความยาวคลื่น 765 nm ด้วยเครื่อง Spectrophotometer (Spectronic 20, Thermo Electron Scientific Instruments LLC, Madison, WI, USA) ให้น้ำกลั่นเป็น blank ทดลอง 3 ชั้้า ผลที่ได้แสดงค่าเป็น gallic acid equivalent กราฟมาตรฐานสำหรับการวิเคราะห์ปริมาณสารประกอบโพลิฟีโนลิกทั้งหมดแสดงไว้ในภาคผนวก ค

### 6. การวิเคราะห์ปริมาณฟลาโวนอยด์ทั้งหมด (total flavonoids)

การวิเคราะห์ปริมาณฟลาโวนอยด์ทั้งหมด ดัดแปลงจากวิธีของ Dewanto และคณะ (2002) โดยให้ทำปฏิกิริยากับสารละลายโซเดียมไนโตรฟลูอูโรบอร์ดีไซด์ และเติมโซเดียมไนโตรออกไซด์ วัดค่าดูดกลืนแสงของสารละลายที่ได้ที่ความยาวคลื่น 510 nm ด้วยเครื่อง Spectrophotometer ทดลอง 3 ชั้้า กราฟมาตรฐานสำหรับการวิเคราะห์ปริมาณฟลาโวนอยด์ทั้งหมดแสดงไว้ในภาคผนวก ง

## 7. การวิเคราะห์ปริมาณ catechin, rutin, quercetin และ kaemferol ของผลิตภัณฑ์

วิเคราะห์ปริมาณ catechin, rutin, quercetin และ kaemferol ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหมู่อน โดยใช้ High Performance Liquid Chromatography (HPLC) ตัดเปล่งจากวิธีของ Katsube et al. (2006) ทำโดยเตรียมสารละลายจากชาเขียวใบหมู่อนแล้วกรองสารละลายผ่าน nylon ขนาด pore size 0.45 μm (Millipore Corporation, Billerica, MA, USA) วิเคราะห์ด้วยเครื่อง HPLC (Waters Corporation, Massachusetts, USA) ใช้คอลัมน์ Pursuit C18 ขนาด 4.6 mm x 150 mm ขนาดอนุภาคน 3 μm, injection volume 10 μL และ mobile phase เป็น 2% acetic acid in water/ acetonitrile (gradient) อัตราการไหล: 1.0 มิลลิลิตร/นาที ตรวจวัดด้วย UV detector (Waters 2487) ที่ 254 nm คำนวณหาปริมาณ catechin, rutin, quercetin และ kaemferol โดยเทียบกับกราฟของสารละลายมาตรฐาน

## 8. การวัดสีของผลิตภัณฑ์

วัดค่าสี (L, a และ b values) ด้วยเครื่องวัดสีเครื่องวัดสี Chroma Meter (Minolta, Model CR-300 Series, Japan) นำค่า L, a และ b values ที่วัดได้คือ มาคำนวณค่าความแตกต่างของสี ( $\Delta E$ ) จากสมการที่ 2

$$\Delta E = \sqrt{(L_0 - L_1)^2 + (a_0 - a_1)^2 + (b_0 - b_1)^2} \quad (2)$$

กำหนดให้ subscript 0 คือ ค่าสีที่วัดตอนเริ่มต้น subscript 1 คือ ค่าสีที่วัดได้ในแต่ละเดือน

## 9. การตรวจนับจำนวนจุลินทรีย์

ชั้งตัวอย่าง 25 กรัม โดยวิธี aseptic technique เติมสารละลาย normal saline (0.85% NaCl) ลงไป 225 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากันโดยใช้ Stomacher ให้สารละลายตัวอย่างอาหารที่มีความเจือจาง 1:10 จากนั้นทำเจือจางลง ครั้งละ 10 เท่า โดยใช้ normal saline จนได้ ความเจือจางที่เหมาะสม วิเคราะห์ปริมาณ yeast, รา โดยใช้อาหารเลี้ยงเชื้อ Potato Dextrose Agar (PDA) ให้วิธี spread plate บ่มที่อุณหภูมิประมาณ 35 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 48 ชั่วโมง รายงานเป็น จำนวนโคลoni ต่อกรัมของตัวอย่าง

## 10. การประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัส

การประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัส ทำโดยตรวจส่องคุณภาพของผลิตภัณฑ์ทั้งใบชา และน้ำชาเขียวในหม้อน การทำทดสอบคุณภาพของน้ำชาเขียวในหม้อน ทำโดยเตรียมเครื่องดื่มสำหรับผู้ทดสอบโดยให้ชาเขียวในหม้อนอัตราส่วน ชาเขียวในหม้อนต่อน้ำ = 1:20 ในน้ำร้อนที่อุณหภูมิ 90 องศาเซลเซียส และทิ้งไว้ นาน 8 นาที ประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสของน้ำชาเขียวในหม้อนซึ่งมีอุณหภูมิขณะขึ้นปะรمان 50-55 องศาเซลเซียส

การทำทดสอบทำโดยใช้ผู้ทดสอบที่มีอายุระหว่าง 20-40 ปี ผ่านการฝึกฝนจำนวน 10 คน การทดสอบแบ่งเป็น การประเมินคุณภาพของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อน ได้แก่ สี และกลิ่น และการประเมินคุณภาพของน้ำชา (tea liquor) จากชาเขียวในหม้อน ได้แก่ สี กลิ่น และรสชาติ โดยเปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุม ซึ่งเป็นผลิตภัณฑ์ชาเขียวและน้ำชาที่ผลิตใหม่ๆ ใช้แบบทดสอบชนิด scoring test มีระดับการให้คะแนนเป็น 10 คะแนน โดยทำการทดสอบด้าน สี (10 คะแนน หมายถึง มีคุณภาพด้านสีดีที่สุดเหมือนผลิตภัณฑ์เริ่มต้น; 5 คะแนน หมายถึง มีคุณภาพด้านสีที่ยอมรับได้; 1 คะแนน หมายถึง มีคุณภาพไม่เป็นที่ยอมรับ สีเปลี่ยนแปลงจนไม่เป็นที่ยอมรับ) กลิ่น (10 คะแนน หมายถึง มีกลิ่นดีที่สุดเหมือนผลิตภัณฑ์เริ่มต้น; 5 คะแนน หมายถึง มีคุณภาพยอมรับได้; 1 คะแนน หมายถึง มีกลิ่นไม่เป็นที่ยอมรับหรือมีกลิ่นแปลกปลอม) และรสชาติ (10 คะแนน หมายถึง มีรสชาติดีที่สุดเหมือนผลิตภัณฑ์เริ่มต้น; 5 คะแนน หมายถึง มีรสชาติที่ยอมรับได้; 1 คะแนน หมายถึง มีรสชาติไม่เป็นที่ยอมรับหรือมีรสชาติแปลกปลอมมากที่สุด) โดยจะไม่ยอมรับผลิตภัณฑ์เมื่อมีคะแนนการเกิดด้านสี กลิ่น หรือรสชาติต่ำกว่า 5

## 11. แผนการทดลองและวิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติ

การวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงคุณภาพทางกายภาพ และทางเคมี ออกแบบการทดลองแบบ Completely Randomized Design (CRD) ส่วนการประเมินผลทางประสาทสัมผัส วางแผนการทดลองแบบ Randomized Complete Block Design (RCBD) วิเคราะห์ข้อมูลโดย ANOVA และเปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยโดยใช้วิธี Duncan's multiple range test (Montgomery, 2001) ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 % วิเคราะห์ข้อมูลโดยใช้โปรแกรมคอมพิวเตอร์สำหรับ Statistic Package for the Social Science (SPSS Version 11.5, USA)

## ผลการทดลองและวิจารณ์ (Results and Discussion)

### 1. คุณภาพเริ่มต้นและองค์ประกอบทางเคมีของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อน

ผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนมีค่าคงที่ทางเคมีของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อน ที่ได้รับมา 4 ชุด ค่า L, a และ b เป็น  $28.75 \pm 0.56$ ,  $-5.12 \pm 0.19$  และ  $7.76 \pm 0.23$  ตามลำดับ และค่า water activity เริ่มต้นเป็น  $0.389 \pm 0.006$  มีปริมาณ total phenolic compounds และ total flavonoids เริ่มต้นเป็น  $2355.56 \pm 20.55 \text{ mg/ 100 g}$  และ  $1326.68 \pm 16.88 \text{ mg/100 g}$  ตามลำดับ (ตารางที่ 4) เมื่อเทียบเป็นน้ำชา ได้น้ำชาตีเขียวอ่อน มีรสชาติเฉพาะของใบหม่อน ไม่มีรสฝาดหรือซาม ผลการวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อน แสดงให้ในตารางที่ 5

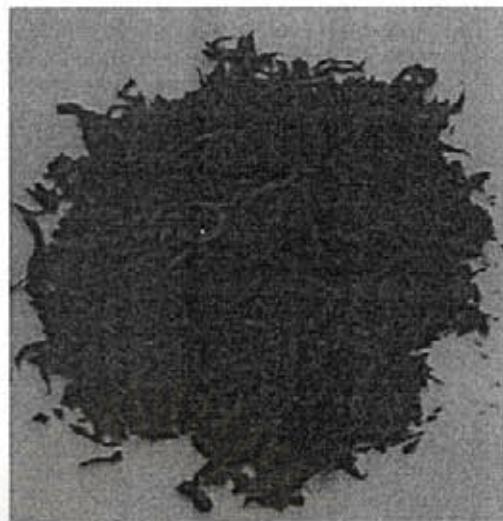
ตารางที่ 4 คุณภาพเริ่มต้นของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อน

คุณภาพ	ปริมาณ
L-value	$28.75 \pm 0.56$
a-value	$-5.12 \pm 0.19$
b-value	$7.76 \pm 0.23$
total phenolic compounds	$2355.56 \pm 20.55 \text{ mg/ 100 g}$
total flavonoids	$1326.68 \pm 16.88 \text{ mg/100 g}$
water activity	$0.389 \pm 0.006$

ตารางที่ 5 องค์ประกอบทางเคมีของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อน

องค์ประกอบ	ร้อยละของปริมาณที่พน <sup>a</sup> (w/w)
ความชื้น	$7.21 \pm 0.09$
โปรตีน	$1.89 \pm 0.17$
ไขมัน	$0.67 \pm 0.05$
เส้นใย	$7.78 \pm 0.15$
เต้า	$12.78 \pm 0.15$
คาร์โบไฮเดรต <sup>b</sup>	69.67

หมายเหตุ <sup>a</sup>wet basis, <sup>b</sup> calculated by difference



รูปที่ 4 ผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหมื่น

## 2. คุณสมบัติของบรรจุภัณฑ์

บรรจุภัณฑ์ที่เลือกมาใช้ในการทดลองนี้ได้แก่ PP, PA และ AL ผลการวัดความหนา อัตราการซึมผ่านของไอน้ำ (water vapor transmission rate, WVTR) และกําชออกซิเจน (oxygen transmission rate, OTR) ของบรรจุภัณฑ์ทั้ง 3 ชนิด แสดงไว้ในตารางที่ 6 พบว่าถุง AL มีการกันซึมผ่านของความไอน้ำ และกําชออกซิเจน รวมทั้งแสงได้ดีกว่า PA และ PP สรุปคุณสมบัติในการนำมาใช้บรรจุอาหารของบรรจุภัณฑ์สามชนิดมีดังนี้

PP มีความใส และเหนียว สามารถป้องกันการซึมผ่านของความชื้นได้ดี แต่กําชออกซิเจนได้ไม่ดี (Siripatrawan and Jantawat, 2008) ปิดผนึกด้วยความร้อนได้ดี นิยมนำมาทำถุงใส่อหาราร้อน ขาว และกล่องบรรจุอาหารที่สามารถนำเข้าเตาไมโครเวฟได้ (Siripatrawan, Burgess and Harte, 2002)

## สถาบันวิทยบริการ

PA เป็นบรรจุภัณฑ์แบบผสมระหว่าง พิล์มไนล่อนและปะกนด้วยพิล์ม LLDPE (LLDPE-laminated nylon) เพื่อให้ปิดผนึกด้วยความร้อนได้ นิยมใช้ในอุตสาหกรรมอาหาร เนื่องจากคุณสมบัติต้านความเหนียว ทนทานต่อความร้อนสูง ในล่อนสามารถป้องกันการซึมผ่านของกําช กัลน และไขมันได้ดี แม้ว่าในล่อนจะดูดซับความชื้นได้ง่าย และทำให้ประสิทธิภาพของบรรจุภัณฑ์ลดลง แต่เมื่อนำไปทำแห้งก็จะกลับมามีคุณสมบัติเหมือนเดิม ใช้ทำถุงสำหรับบรรจุอาหารภายใต้ภาวะสูญญากาศ (Hernandez, Selke and Culter, 2000) มากให้ในการบรรจุผลิตภัณฑ์อาหารพวกเครื่องเทศ และเบคอน กาแฟ เครื่องดื่มน้ำมันดิบผงสำเร็จรูป ผลไม้แห้ง เป็นต้น

AL เป็นบรรจุภัณฑ์แบบพลาสติกมีความกว้าง อะลูมิเนียมและปะรุงด้วย LLDPE (LLDPE-laminated aluminium) บรรจุภัณฑ์ชนิดนี้օาศัยคุณสมบัตินหลักของอะลูมิเนียมในการป้องกันการซึมผ่านของไอน้ำและก๊าซต่างๆ ได้ดี และเนื่องจากมีสมบัติที่บดแข็งจึงสามารถป้องกันไม่ให้อาหารสัมผัสกับแสงได้ดี เมน้ำด้านรับบรรจุอาหารที่มีไขมัน วิตามิน หรือสารให้กลิ่นรส ซึ่งมักเกิดการเสื่อมเสียเนื่องจากทำปฏิกิริยา กับออกซิเจนหรือเมื่อสัมผัสกับแสง อะลูมิเนียมสามารถทนความร้อนได้ดี และเนื่องจากสมบัติที่ทนความร้อนได้ดีนี้จึงไม่สามารถปิดผนึกแห่นอะลูมิเนียมด้วยความร้อนได้ จึงมักปะรุงด้วยพิล์ม LLDPE เพื่อให้เป็นขั้นสุดรับการปิดผนึกด้วยความร้อน

#### ตารางที่ 6 ความหนา ค่าอัตราการซึมผ่านของไอน้ำและก๊าซออกซิเจนของบรรจุภัณฑ์

บรรจุภัณฑ์	ความหนา (mm)	WVTR* (g. m <sup>-2</sup> day <sup>-1</sup> )	OTR* (cc. m <sup>-2</sup> day <sup>-1</sup> )
PP	0.0774 ± 0.0015	15.19 ± 0.49	635.52 ± 24.41
PA	0.0838 ± 0.0084	57.25 ± 2.63	25.34 ± 1.27
AL	0.0924 ± 0.0055	~ 0	~ 0

\* @ 25 °C, 75 % RH

#### 3. ผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ

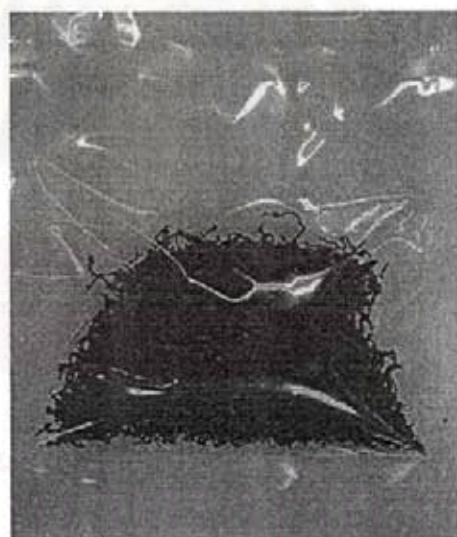
นำผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อที่ผ่านการแปรรูปแล้วมาแบ่งเป็น 5 กลุ่ม แล้วบรรจุในถุงพลาสติกชนิดต่างๆ ได้แก่ ถุง polypropylene และบรรจุภายในได้บรรจุภัณฑ์ปอกตี (PP), ถุงในตอนและบรรจุภายในได้บรรจุภัณฑ์ปอกตี (PA), ถุงในตอนและบรรจุภัณฑ์ได้ภาวะสุญญากาศ (V-PA), ถุงอะลูมิเนียมและบรรจุภัณฑ์ปอกตี (AL) และถุงอะลูมิเนียมและบรรจุภัณฑ์ได้ภาวะสุญญากาศ (V-AL)

รูปที่ 5 แสดงผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อในบรรจุภัณฑ์ชนิด PP ภายใต้บรรจุภัณฑ์ปอกตีบรรจุภัณฑ์ PP นิยมใช้บรรจุผลิตภัณฑ์อาหารในประเทศไทยเนื่องจากมีราคาถูก มีความใส และกันความชื้นได้ดี อย่างไรก็ตามบรรจุภัณฑ์ PP ไม่สามารถใช้บรรจุแบบสุญญากาศได้เนื่องจากมีค่าการซึมผ่านของก๊าซออกซิเจนอยู่สูง สำหรับในการทดลองนี้เลือกใช้บรรจุภัณฑ์ PP เป็นตัวแทนผลิตภัณฑ์ที่จำหน่วยทางการค้า เนื่องจากจากการสำรวจเบื้องต้นของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อทางการค้าที่

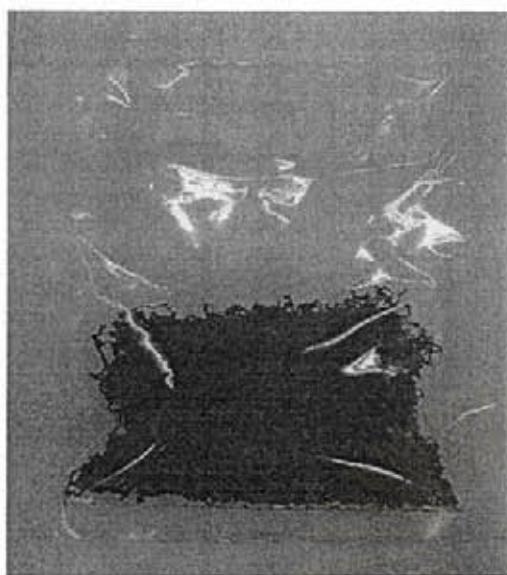
ผลิตและจำหน่ายในประเทศไทย ทั้งในรูปแบบของใบชา (loose tea) และแบบถุงชง (tea bag) มักบรรจุในบรรจุภัณฑ์ PP หรืออาจบรรจุในถุง PE แบบซิปล็อกก่อนบรรจุลงในกล่องกระดาษอีกชั้นหนึ่ง

รูปที่ 6 แสดงผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนในบรรจุภัณฑ์ PA ทั้งภายในบรรจุภัณฑ์ PA และภายนอกชุดบรรจุภัณฑ์ PA มีคุณสมบัติกันออกซิเจนได้ดีเนื่องจากมีค่าการกันเชื้อผ่านของออกซิเจนต่ำ จึงสามารถใช้ในการบรรจุแบบสูญญากาศได้ และมีความ likely ให้ผู้บริโภคสามารถเห็นผลิตภัณฑ์อยู่ภายใต้ ในขณะเดียวกันก็ไม่สามารถกันแสงได้ มักใช้ PA ในกระบวนการผลิตภัณฑ์อาหารแห้งที่ต้องเสียได้เป็นอย่างมากเมื่อสัมผัสถักกับก๊าซออกซิเจน

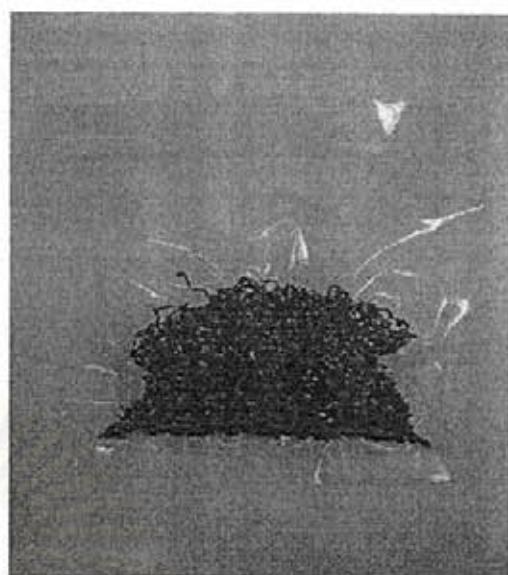
รูปที่ 7 แสดงผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนในบรรจุภัณฑ์ AL ทั้งภายในบรรจุภัณฑ์ AL และภายนอกชุดบรรจุภัณฑ์ AL เป็นบรรจุภัณฑ์ที่ป้องกันก๊าซออกซิเจนและไอน้ำได้ดี ทึบแสงและสามารถใช้บรรจุแบบสูญญากาศได้



รูปที่ 5 ผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนในบรรจุภัณฑ์ PP บรรจุที่บรรจุภัณฑ์



(a) PA

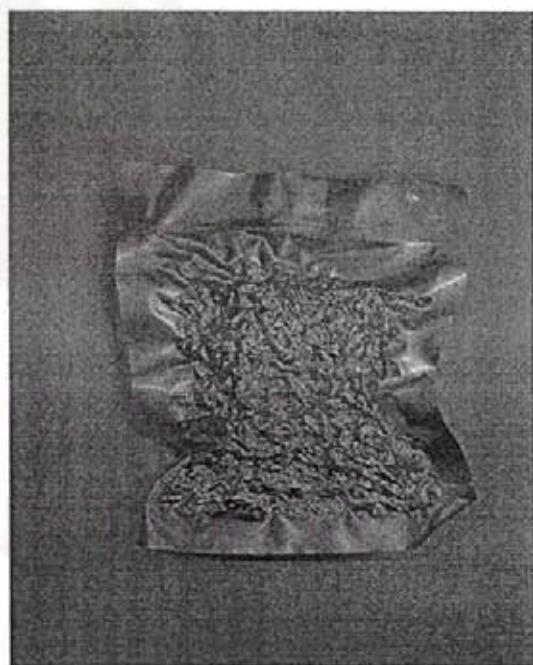


(b) V-PA

รูปที่ 6 ผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ PA บรรจุทึบบรรยายกาศปกติ (a) และที่ภาวะสุญญากาศ (b)



(a) AL



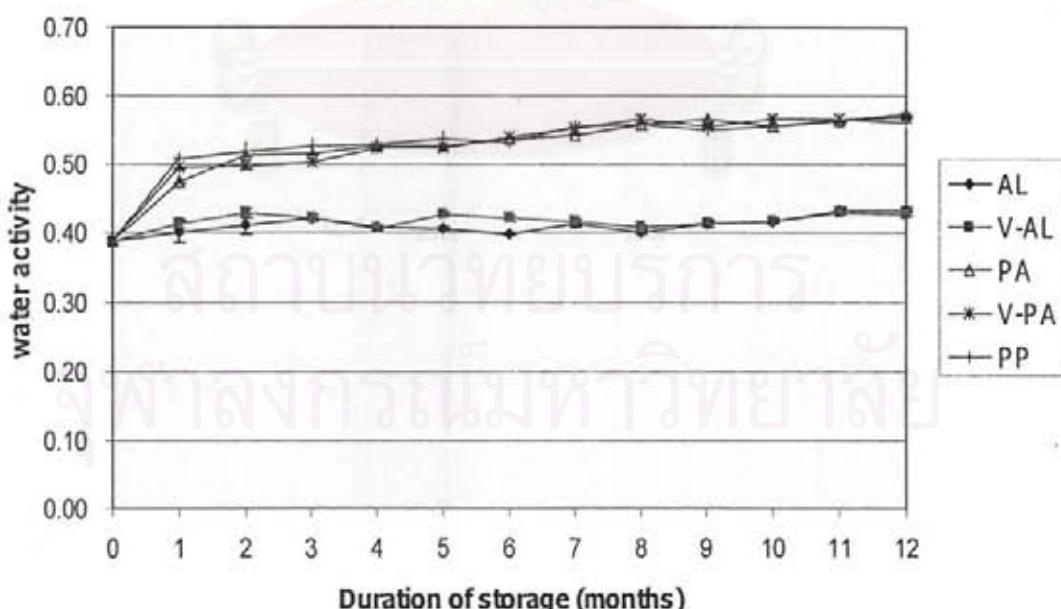
(b) V-AL

รูปที่ 7 ผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ AL บรรจุทึบบรรยายกาศปกติ (a) และภาวะสุญญากาศ (b)

#### 4. การเปลี่ยนแปลงของค่า water activity ของผลิตภัณฑ์

ผลการศึกษาค่า water activity ของผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ชนิดต่างๆ เมื่อเก็บรักษาที่ อุณหภูมิ 30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70% เป็นเวลา 12 เดือน แสดงไว้ในรูปที่ 8 พบว่าผลิตภัณฑ์มี ค่า water activity เพิ่มขึ้นจากค่าเริ่มต้น  $0.372 \pm 0.004$  ตามระยะเวลาการเก็บและแตกต่างจาก ตัวอย่างเริ่มต้นอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 การเพิ่มขึ้นของค่า water activity ของผลิตภัณฑ์ เป็นผลมาจากการผลิตภัณฑ์ดูดความชื้นจากบรรจุภัณฑ์ และผลิตภัณฑ์ที่เก็บในบรรจุภัณฑ์ AL มีค่า water activity ต่ำกว่าที่บันทึกใน PP และ PA เมื่อจากถุง AL มีค่าการซึมผ่านของ ออกซิเจนและไอน้ำต่ำกว่า PA และ PP ตามลำดับ และพบว่าการเก็บผลิตภัณฑ์ภายใต้ บรรจุภัณฑ์ปกติและภายใต้ภาวะสูญญากาศไม่ส่งผลต่อการเปลี่ยนแปลงของค่า water activity อย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

การเก็บชาชี้เป็นของแห้งในที่ที่มีความชื้นสัมพัทธ์สูง ทำให้ใบชาเกิดดูดความชื้นจาก สิ่งแวดล้อมส่งผลให้ค่า water activity ของชาจึงเพิ่มขึ้น และถ้าค่า water activity ของชาสูงถึง 0.65 อาจทำให้ເຫຼືອຊຸລິນທີຍີ ເຫັນ ຍິສຕ່ ແລະ ຮາ ເຈິຖຸເຕີບໄດ້ (Jay, 1999) และทำให้ชาเสื่อมคุณภาพไป อย่างไรก็ตามแม้ว่าค่า water activity ของผลิตภัณฑ์เพิ่มสูงขึ้นในระหว่างการเก็บรักษา แต่ ยังคงมีค่าน้อยกว่า 0.65 จึงยังไม่ส่งผลให้ຍິສຕ່ ແລະ ວາສານາຮດເຈິຖຸໄດ້



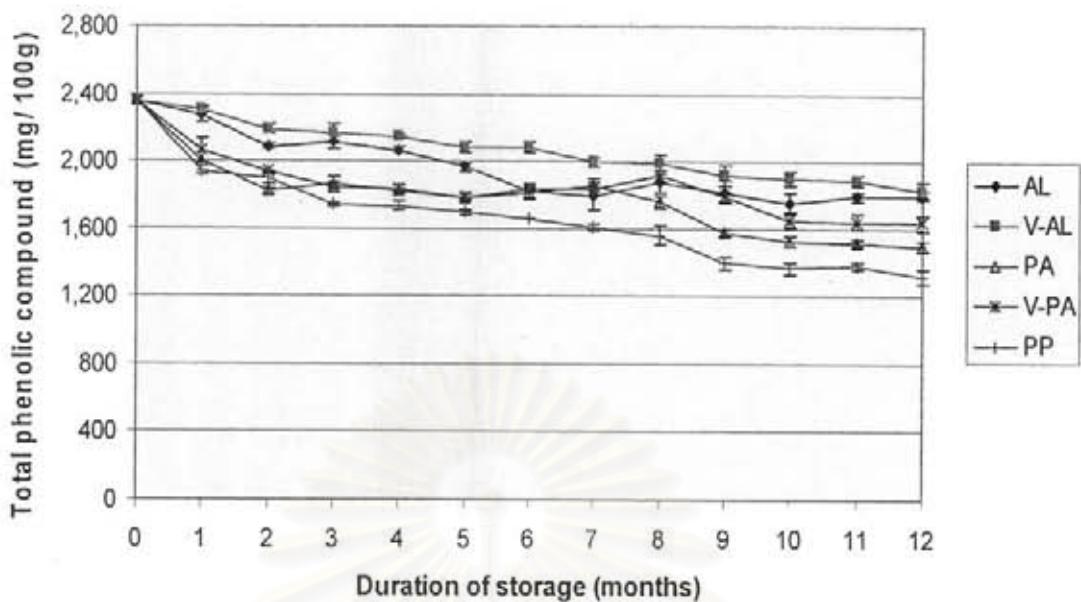
รูปที่ 8 ค่า water activity ของผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70% เป็นเวลา 12 เดือน

## 5. การเปลี่ยนแปลงของปริมาณ total phenolic compounds ของผลิตภัณฑ์

ปริมาณ total phenolic compounds ของผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ห้อง 5 ชนิด และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % ทุก 30 วัน เป็นเวลา 12 เดือน ได้ผลการทดลองดัง แสดงในรูปที่ 9 พนับว่าปริมาณ total phenolic compounds ของผลิตภัณฑ์ที่เก็บในบรรจุภัณฑ์ทุกชนิด มีปริมาณลดลงตามระยะเวลาการเก็บ และแตกต่างจากตัวอย่างเริ่มต้นอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 และพบว่าชนิดของบรรจุภัณฑ์มีผลต่อปริมาณ total phenolic compounds อายุที่มีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

ผลิตภัณฑ์ชาใบหม่อนที่เก็บรักษาใน AL, V-AL, PA, V-PA และ PP มีปริมาณ total phenolic compounds ลดลงจากค่าเริ่มต้น  $2355.56 \pm 20.55$  เป็น  $1795.83 \pm 20.50$ ,  $1849.72 \pm 17.93$ ,  $1495.33 \pm 29.56$ ,  $1633.33 \pm 35.83$  และ  $1318.06 \pm 37.80$  ตามลำดับ ภายหลังการเก็บรักษานาน 12 เดือน โดยชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ PP มีปริมาณ total phenolic compounds ลดลงมากที่สุด เนื่องจากบรรจุภัณฑ์ PP แม้ว่าจะกันความชื้นได้ดี แต่กันออกซิเจนได้ไม่ดีและไม่สามารถกันแสงได้ จึงทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันได้ดีโดยมีแสงเป็นตัวเร่งปฏิกิริยา ส่วนผลิตภัณฑ์ใน PA พนับว่ามีปริมาณ total phenolic compounds ลดลงน้อยกว่า PP เนื่องจาก PA มีค่าการซึมผ่านของออกซิเจนต่ำกว่า อายุที่รักษาระยะ PA ไม่สามารถกันแสงได้ และการเก็บรักษาภายใต้ความชื้นสัมพัทธ์สูงส่งผลให้ค่าการซึมผ่านของออกซิเจนของ PA เพิ่มสูงขึ้น การเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ใน AL ช่วยรักษาปริมาณ total phenolic compounds ได้ดีกว่า PA และ PP ตามลำดับ เนื่องจาก AL มีค่าซึมผ่านของไอน้ำและก๊าซออกซิเจนต่ำที่สุด และยังสามารถกันแสงได้ดีอีกด้วย นอกจากนี้ยังพบว่าการบรรจุภายในภาชนะที่มีลักษณะต่างๆ เช่น กระถาง กระป๋อง ที่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลง polyphenolic compounds ของผลิตภัณฑ์ชาเขียว คือ ก๊าซออกซิเจน ความชื้น อุณหภูมิ และแสง (Wang and Lin, 2000) ดังนั้นในระหว่างการเก็บรักษา หากต้องการรักษาปริมาณ total phenolic compounds ควรเลือกบรรจุภัณฑ์และภาชนะบรรจุที่เหมาะสม จากการทดลอง พนับว่าการบรรจุโดยใช้ V-AL ให้ผลดีที่สุด รองลงมาคือ AL, V-PA, PA และ PP ตามลำดับ

ปริมาณ polyphenolic compounds ในผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนมีความสำคัญต่อคุณภาพของผลิตภัณฑ์เนื่องจาก polyphenolic compounds มีคุณสมบัติเป็นสารต้านอนุมูลอิสระซึ่งมีประโยชน์ต่อสุขภาพ อายุที่รักษาระยะ polyphenolic compounds ไว้จากการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน และป้องกันการเปลี่ยนแปลง polyphenolic compounds ของผลิตภัณฑ์ชาเขียว คือ ก๊าซออกซิเจน ความชื้น อุณหภูมิ และแสง (Wang and Lin, 2000) ดังนั้นในระหว่างการเก็บรักษา หากต้องการรักษาปริมาณ total phenolic compounds ควรเลือกบรรจุภัณฑ์และภาชนะบรรจุที่เหมาะสม จากการทดลอง พนับว่าการบรรจุโดยใช้ V-AL ให้ผลดีที่สุด รองลงมาคือ AL, V-PA, PA และ PP ตามลำดับ

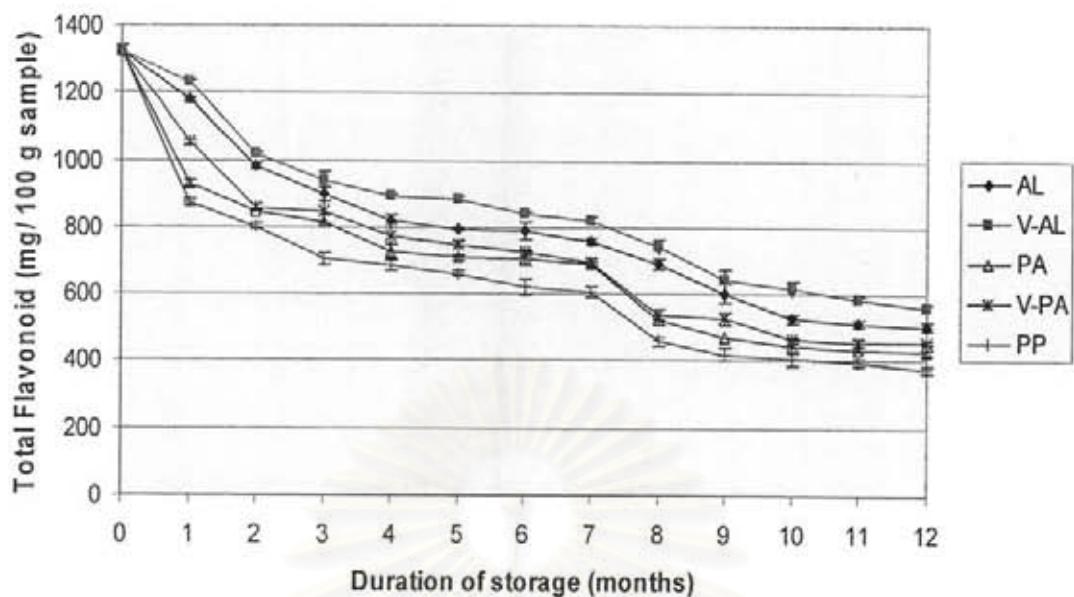


รูปที่ 9 ปริมาณ total phenolic compounds ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนในบรรจุภัณฑ์ ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน

#### 6. การเปลี่ยนแปลงของปริมาณ total flavonoids ของผลิตภัณฑ์

ปริมาณ total flavonoids ของผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ทั้ง 5 ชนิด และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน แสดงไว้ในรูปที่ 10 ผลิตภัณฑ์มีปริมาณ total flavonoids เริ่มต้นก่อนการเก็บรักษาเป็น  $1326.68 \pm 16.88$  mg/100 g ปริมาณ total flavonoids ในทุกกระบวนการเก็บลดลงเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาเพิ่มขึ้น ผลิตภัณฑ์ชาในหม้อนที่เก็บรักษาใน AL, V-AL, PA, V-PA และ PP มีปริมาณ total flavonoids เป็น  $504.01 \pm 11.11$ ,  $561.11 \pm 6.88$ ,  $425.83 \pm 7.53$ ,  $455.01 \pm 13.75$  และ  $378.08 \pm 10.63$  ตามลำดับ ภายหลังการเก็บรักษานาน 12 เดือน

จากผลการทดลองพบว่า ชนิดของบรรจุภัณฑ์และกระบวนการบรรจุมีผลต่อการลดลงของปริมาณ total flavonoids อย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่น 95 % โดยปริมาณ total flavonoids ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนที่บรรจุภัณฑ์ PP มีค่าลง渚มากที่สุด และต่ำกว่าผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน PA และ AL ตามลำดับ นอกจากนี้ยังพบว่าการบรรจุผลิตภัณฑ์ใน PA และ AL ภายใต้ภาวะสูญญากาศสามารถรักษาปริมาณ total flavonoids ได้ดีกว่าการเก็บในบรรจุภัณฑ์ปิด



รูปที่ 10 ปริมาณ total flavonoids (mg/ 100 g, wet basis) ของชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70% นาน 12 เดือน

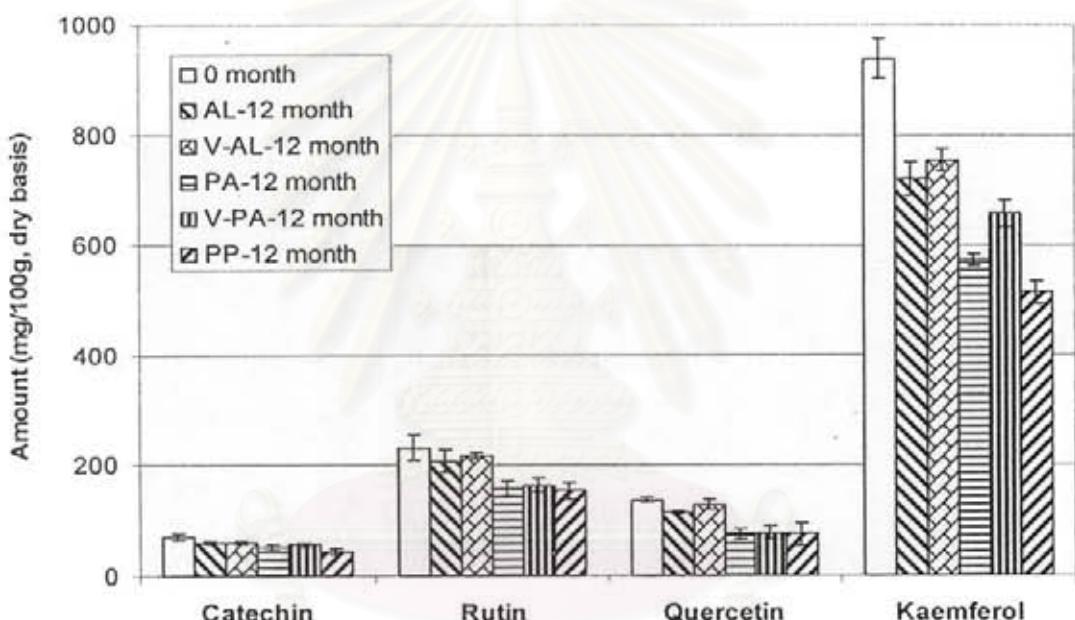
#### 7. ปริมาณ catechin, rutin, quercetin และ kaemferol ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อน

catechin (flavan-3-ol), rutin, quercetin และ kaemferol เป็นสารในกลุ่ม flavonoids ซึ่งเป็นส่วนใหญ่ใน flavonoid ได้รับความสนใจอย่างยิ่ง เนื่องจากมีคุณสมบัติที่เกี่ยวข้องกับดุษพารในการเป็นสารต้านออกซิเดชัน (Cushnie and Lamb, 2005) งานวิจัยนี้จึงศึกษาการเปลี่ยนแปลงของสารตังกล่าวน้ำชาเขียวใบหม่อนในระหว่างการเก็บรักษา

ผลการวิเคราะห์ปริมาณ catechin, rutin, quercetin และ kaemferol ในชาเขียวใบหม่อน ที่เพิ่มต้นก่อนการเก็บรักษาและหลังจากการเก็บรักษาในบรรจุภัณฑ์ AL, V-AL, PA, V-PA และ PP ที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % นาน 12 เดือน โดยใช้ HPLC ได้ chromatogram ดังแสดงไว้ในภาคผนวก ๔ (รูปที่ 27-32) เมื่อเปรียบเทียบการเปลี่ยนแปลงของปริมาณ catechin, rutin, quercetin และ kaemferol ในผลิตภัณฑ์ชาใบหม่อนเพิ่มต้นและภายหลังการเก็บรักษา ได้ผลการทดลองดังแสดงในรูปที่ 11

จากผลการทดลองพบว่า ชาเขียวใบหม่อนเป็นแหล่งที่ดีของ flavonoids โดยเฉพาะอย่างยิ่ง kaemferol, rutin และ quercetin ปริมาณของสารเหล่านี้มีความสัมพันธ์กับความสามารถในการต้านปฏิกิริยาออกซิเดชัน การเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนจึงควรคำนึงถึงผลของบรรจุภัณฑ์ต่อ

การเปลี่ยนแปลงของปริมาณของสารเหล่านี้ด้วยผลการทดสอบแสดงให้เห็นว่าผลิตภัณฑ์มีปริมาณ catechin, rutin, quercetin และ kaemferol ลดลงจาก  $69.78 \pm 6.67$ ,  $232.26 \pm 23.92$ ,  $136.71 \pm 3.64$  และ  $938.62 \pm 46.31$  ตามลำดับ ในตัวอย่างเริ่มต้น อย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ภายหลังการเก็บรักษาในบรรจุภัณฑ์ต่างๆ นาน 12 เดือน และพบว่าชนิดของบรรจุภัณฑ์ ส่งผลต่อการลดลงของสารติงกล่าว โดยบรรจุภัณฑ์ AL สามารถเก็บรักษาปริมาณ catechin, rutin, quercetin และ kaemferol ได้ดีกว่า PA และ PP เมื่อจาก AL กันก๊าซออกซิเจนและไอน้ำได้ดีและยัง มีคุณสมบัติทึบแสงอีกด้วย



รูปที่ 11 ปริมาณ catechin, rutin, quercetin และ kaemferol ของชาเขียวในหม้อในบรรจุภัณฑ์ เมื่อเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน

## 8. คุณภาพทางชีวภาพของผลิตภัณฑ์

จากการวิเคราะห์ปริมาณยีสต์และรายของผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์นิดต่างๆ ตลอดระยะเวลา การเก็บรักษา ไม่พบการเจริญของยีสต์และราในผลิตภัณฑ์ เมื่อจากในระหว่างการเก็บแม้ว่าค่า water activity ของผลิตภัณฑ์จะเพิ่มขึ้นเมื่อระยะเวลาการเก็บเพิ่มขึ้น แต่ผลิตภัณฑ์ยังคงมีค่า water activity ต่ำกว่า 0.65 ซึ่งยังอยู่ในช่วงที่จุลทรรศ์ไม่สามารถเจริญได้

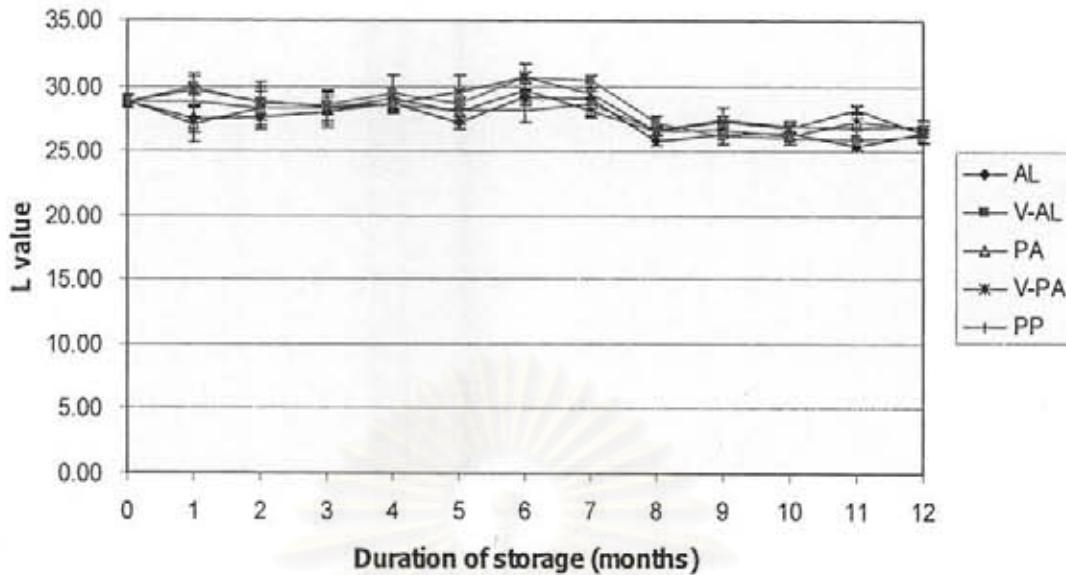
## 9. การเปลี่ยนแปลงสีของผลิตภัณฑ์

ค่า L' (L, a, และ b) และค่าความแตกต่างของสี ( $\Delta E$ ) ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนในระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน แสดงไว้ในรูปที่ 12-15 ตามลำดับ

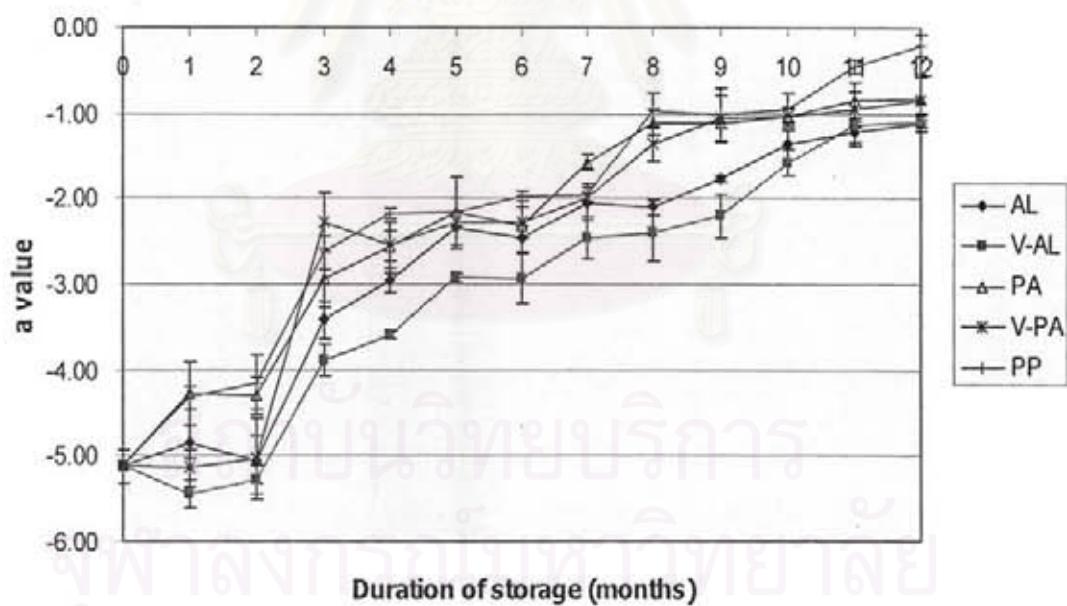
ค่า L-value ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนลดลงจากค่าเริ่มต้น  $28.75 \pm 0.56$  เป็น  $26.43 \pm 0.65$ ,  $26.19 \pm 0.46$ ,  $26.81 \pm 0.30$ ,  $26.50 \pm 0.28$ ,  $26.93 \pm 0.52$  ค่า a-value เพิ่มขึ้นจาก  $-5.12 \pm 0.20$  เป็น  $-1.11 \pm 0.11$ ,  $-1.09 \pm 0.10$ ,  $-0.82 \pm 0.04$ ,  $-0.84 \pm 0.03$ ,  $-0.20 \pm 0.03$  ในขณะที่ค่า b-value ลดลงจาก  $7.76 \pm 0.23$  เป็น  $4.65 \pm 0.16$ ,  $4.92 \pm 0.24$ ,  $4.34 \pm 0.12$ ,  $4.46 \pm 0.14$  และ  $3.96 \pm 0.20$  สำหรับผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนที่บรรจุใน AL, V-AL, PA, V-PA และ PP ตามลำดับ ภายหลังการเก็บรักษานาน 12 เดือน

ค่า L-value เป็นค่าที่บ่งบอกความสว่างและความเข้ม (lightness-darkness) เมื่อ L-value มีค่าสูงหมายถึงผลิตภัณฑ์มีสีอ่อน จากผลการทดลองพบว่าค่า L-value ของผลิตภัณฑ์ลดลงหมายถึงผลิตภัณฑ์มีสีเข้มขึ้น ค่า a-value บ่งบอกถึงค่าสีเขียว (greenness) เมื่อมีค่าเป็นลบ และสีแดง (redness) เมื่อมีค่าเป็นบวก ส่วนค่า b-value บ่งบอกถึงค่าสีน้ำเงิน (blueness) เมื่อมีค่าเป็นลบ และสีเหลือง (yellowness) เมื่อมีค่าเป็นบวก ผลิตภัณฑ์มีค่า L-value ลดลง ค่า a-value เพิ่มขึ้น ส่วนค่า b-value มีแนวโน้มลดลง เมื่อพิจารณาผลของการเก็บรักษาต่อค่า  $\Delta E$  ของผลิตภัณฑ์เมื่อเทียบกับตัวอย่างเริ่มต้น พบว่า ค่า  $\Delta E$  ของผลิตภัณฑ์ที่เก็บในบรรจุภัณฑ์ทุกภาวะมีค่าเพิ่มขึ้นตามระยะเวลาการเก็บ ตั้งนั้นผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนมีตีเข้มขึ้น และมีตีเขียวลดลงเมื่อเก็บรักษาไว้นานขึ้น โดยผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน PP มีแนวโน้มการเปลี่ยนแปลงมากกว่าที่เก็บใน PA และ AL แต่ไม่แตกต่างฉันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p > 0.05$ ) และภาวะบรรจุแบบบรรจุภัณฑ์ปิดและภาวะศุลกากรก็ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของตีอย่างมีนัยสำคัญ ( $p > 0.05$ ) เช่นกัน

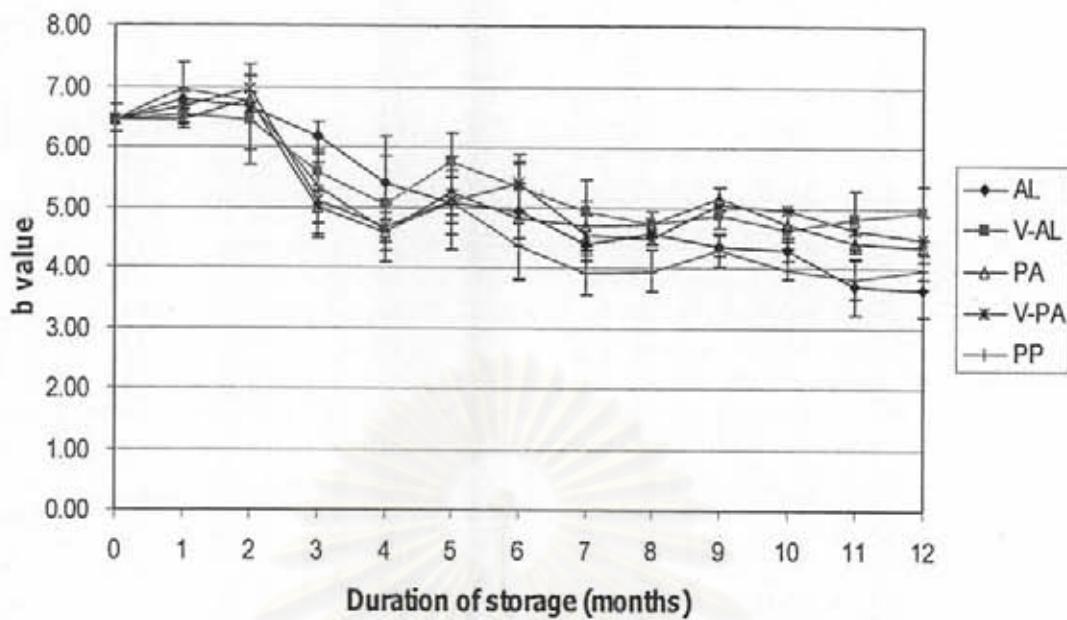
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย



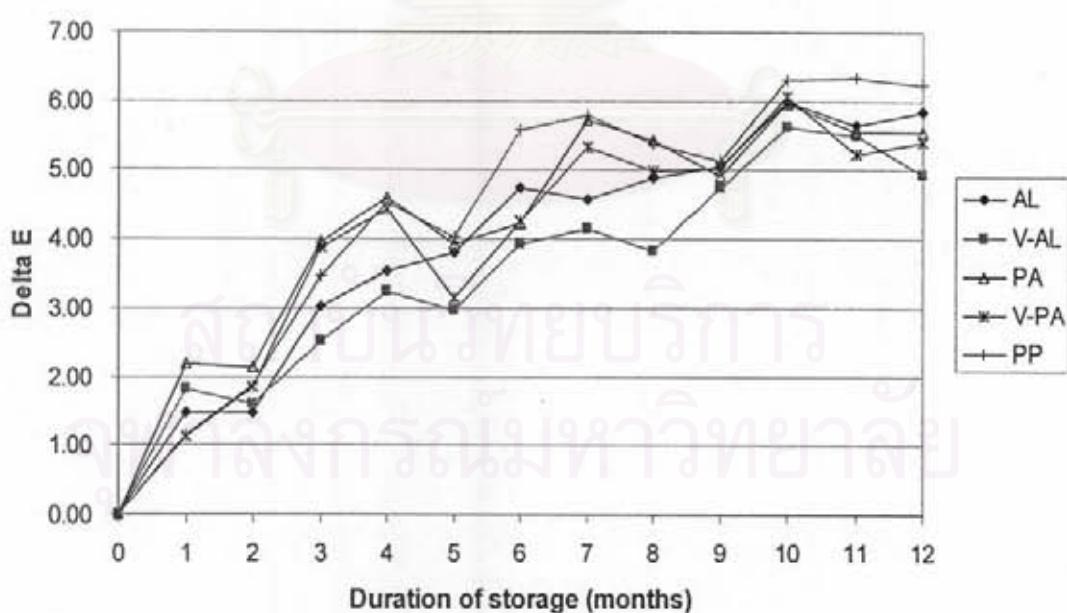
รูปที่ 12 ค่าสี (L-value) ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่ อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน



รูปที่ 13 ค่าสี (a-value) ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่ อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน

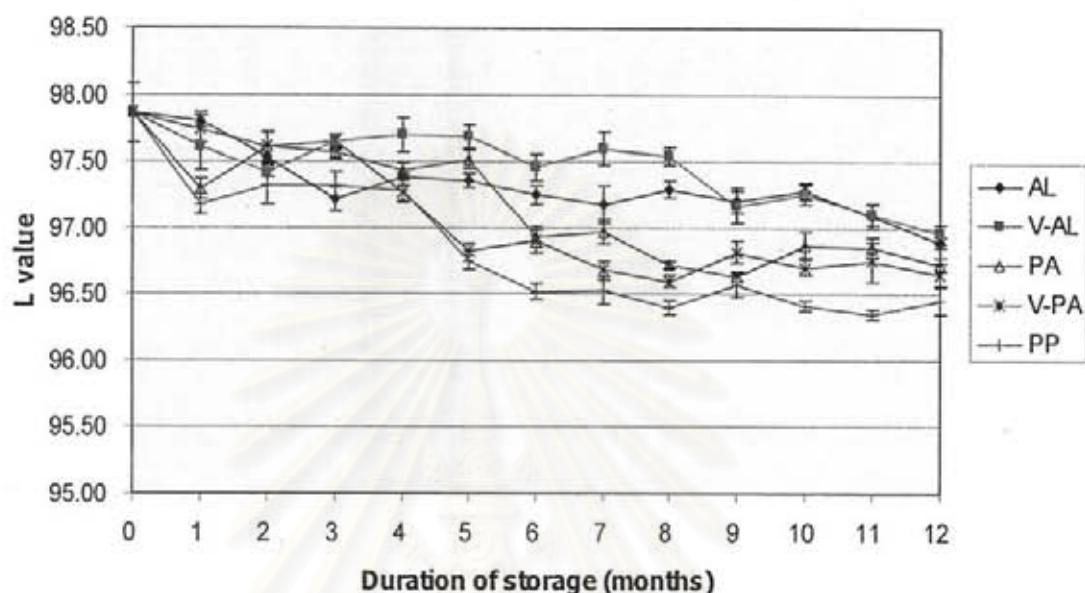


รูปที่ 14 ค่าสี (*b*-value) ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน

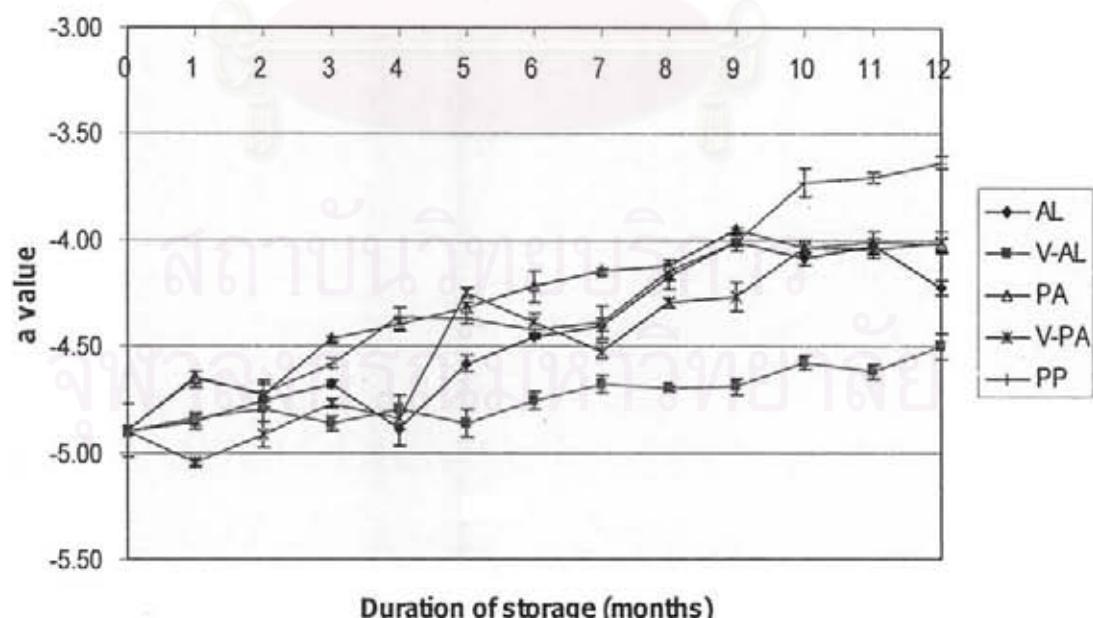


รูปที่ 15 ค่าความแตกต่างของสี ( $\Delta\text{E}$ ) ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน

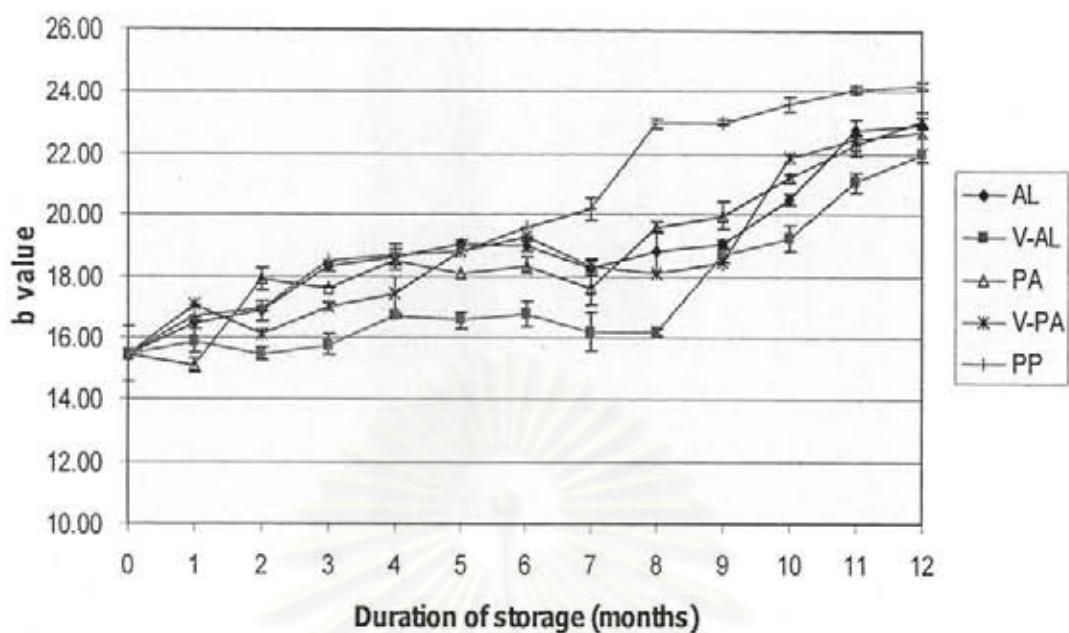
ผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหน่อนที่เก็บรักษาในบรรจุภัณฑ์ชนิดต่างๆ ในระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน เมื่อนำมาเตรียมเป็นน้ำชา (tea liquor) แล้ววัดค่าสี (L, a, และ b) และค่า  $\Delta E$  ได้ผลการทดลองดังแสดงไว้ในรูปที่ 16-19 ตามลำดับ



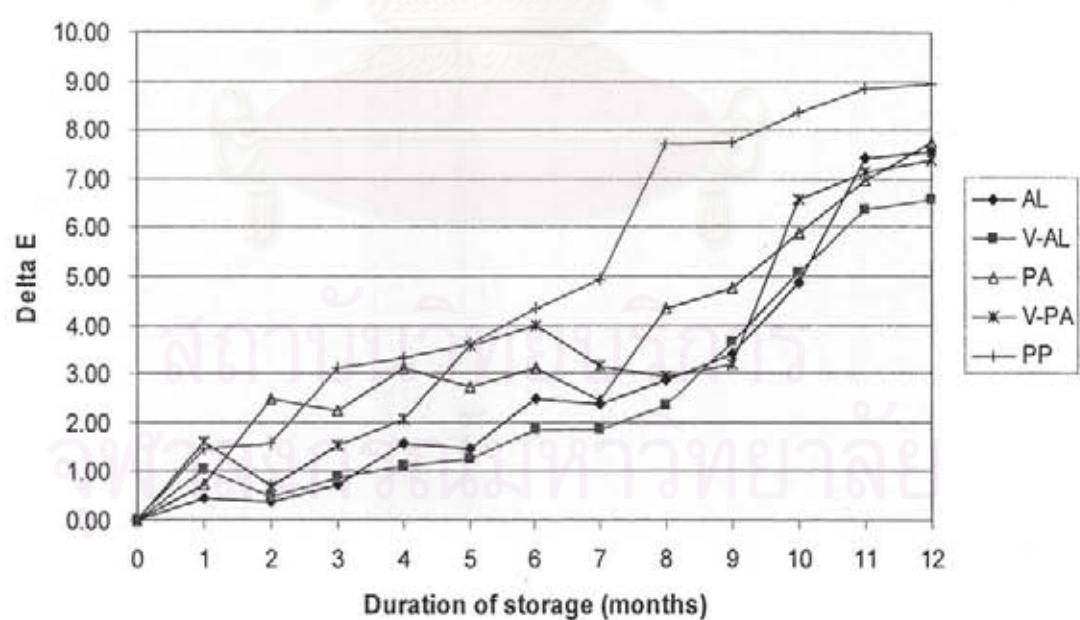
รูปที่ 16 ค่าสี (L-value) ของน้ำชาเขียวใบหน่อนจากผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน



รูปที่ 17 ค่าสี (a-value) ของน้ำชาเขียวใบหน่อนจากผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน



รูปที่ 18 ค่าสี (b-value) ของน้ำชาเขียวใบหมื่นจากผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน



รูปที่ 19 ค่าความแตกต่างของสี ( $\Delta\text{E}$ ) ของน้ำชาเขียวใบหมื่นจากผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน

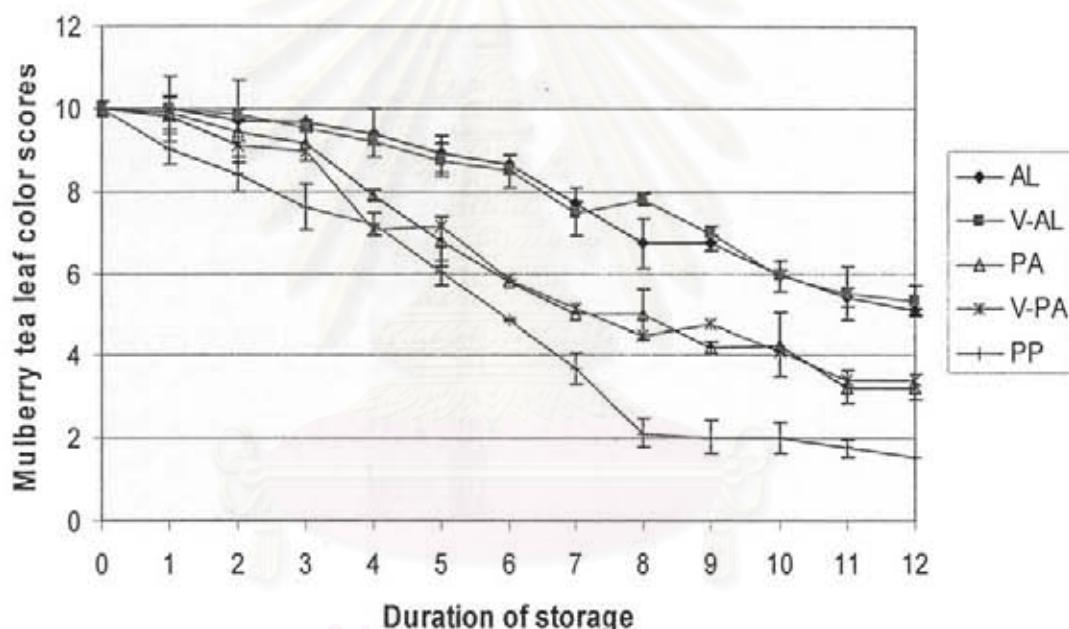
จากผลการทดลอง พนว่าค่า L-value ของน้ำชาเมื่อแนวโน้มลดลงจากค่าเริ่มต้น  $97.86 \pm 0.23$  เป็น  $96.90 \pm 0.29$ ,  $96.96 \pm 0.22$ ,  $96.72 \pm 0.39$ ,  $96.65 \pm 0.39$  และ  $96.46 \pm 0.68$  ค่า a-value มีแนวโน้มเพิ่มขึ้นจาก  $-4.9 \pm 0.12$  เป็น  $-4.22 \pm 0.03$ ,  $-4.50 \pm 0.06$ ,  $-4.02 \pm 0.03$ ,  $-4.01 \pm 0.05$  และ  $-3.63 \pm 0.03$  ส่วนค่า b-value เพิ่มขึ้นจาก  $15.46 \pm 0.87$  ก่อนการเก็บรักษา เป็น  $22.93 \pm 0.41$ ,  $21.95 \pm 0.21$ ,  $23.06 \pm 0.15$ ,  $22.68 \pm 0.11$  และ  $24.20 \pm 0.15$  สำหรับผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนหินบรรจุใน AL, V-AL, PA, V-PA และ PP ตามลำดับ ภายหลังการเก็บรักษานาน 12 เดือน

การเปลี่ยนแปลงสีของน้ำชา (tea liquor) ต้องคล้องกับการเปลี่ยนแปลงสีของใบชา คือ น้ำชาเมื่อเพิ่มขึ้น มีสีเขียวลดลง และเปลี่ยนเป็นสีเขียวอ่อนเป็นสีน้ำตาลแดงมากขึ้นเมื่อระยะเวลาการเก็บเพิ่มขึ้น โดยน้ำชาที่เตรียมจากผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนหินที่เก็บรักษาใน PP มีการเปลี่ยนแปลงมากกว่าที่เก็บใน PA และ AL ตามลำดับ ส่วนภาวะการเก็บแบบบรรจุภัณฑ์ปอกติดและภาวะตุลัญญาศาสไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของสีอย่างมีนัยสำคัญ และเมื่อพิจารณาผลของการเก็บรักษาเป็นเวลา 12 เดือน ต่อค่า  $\Delta E$  ของผลิตภัณฑ์เมื่อเทียบกับตัวอย่างเริ่มต้น พนว่า ค่า  $\Delta E$  ของผลิตภัณฑ์ที่เก็บในบรรจุภัณฑ์ทุกภาวะ มีค่าเพิ่มขึ้นตามระยะเวลาการเก็บอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 น้ำชาที่ได้จากผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน PP มีค่า  $\Delta E$  เพิ่มขึ้นมากกว่าผลิตภัณฑ์ที่เก็บใน PA และ AL ตามลำดับ เมื่อจาก PP มีค่าการซึมผ่านของก้าชออกซิเจนสูงกว่า และยอมให้แสงผ่านได้

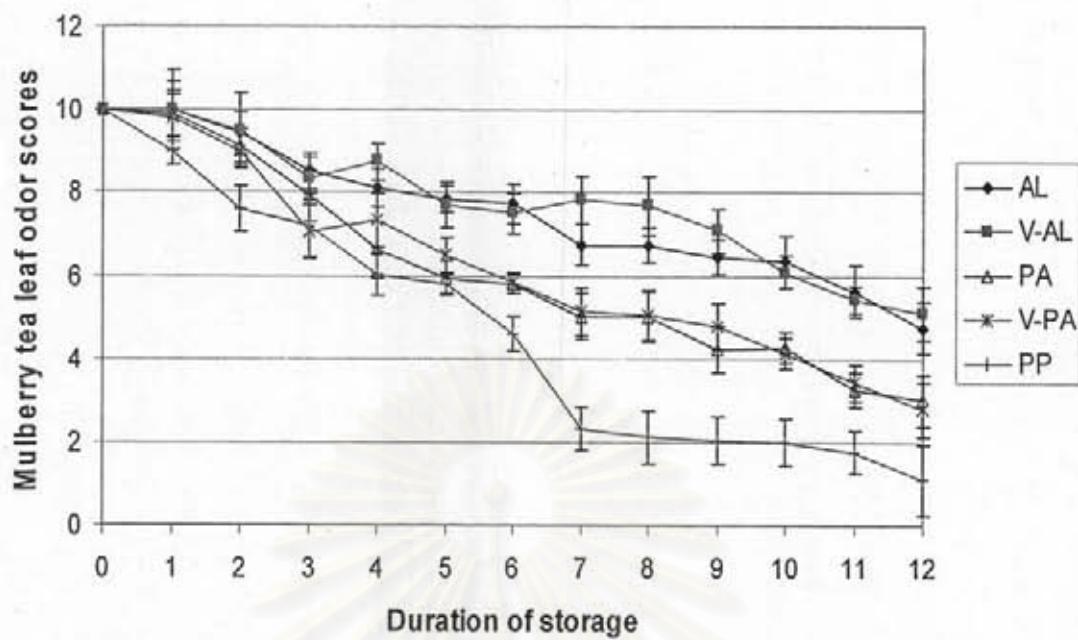
การเปลี่ยนแปลงสีของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนและน้ำชาดังกล่าวอาจเป็นผลมาจากการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันของ phenolic compounds หรือ flavonoids รวมทั้งเกิดจากการเพิ่มสลายของ chlorophyll ของชาเขียวในหม้อนในระหว่างการเก็บรักษา (Liang et al., 2005) เมื่อ polyphenolic compounds หรือ flavonoids เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันจะได้สารประกอบพาก quinine ซึ่งสามารถเกิดปฏิกิริยา condensation ได้สารประกอบ theaflavins ซึ่งสามารถเกิด condensation อย่างต่อเนื่องไปได้อีกด้วยได้ thearubigins สารประกอบนี้ทำให้น้ำชาเมื่อเพิ่มขึ้น กลิ่นและรสชาติของชาเกิดการเปลี่ยนแปลงทำให้คุณภาพของชาเขียวลดลง (Lee et al., 2000; Zhishen, Mengcheng and Jianming, 1999) โดยมีปัจจัยที่มีผลต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน คือ ก้าชออกซิเจน ความชื้น อุณหภูมิ และแสง (Liang et al., 2005)

## 10. คุณภาพทางประสาทสัมผัสของผลิตภัณฑ์

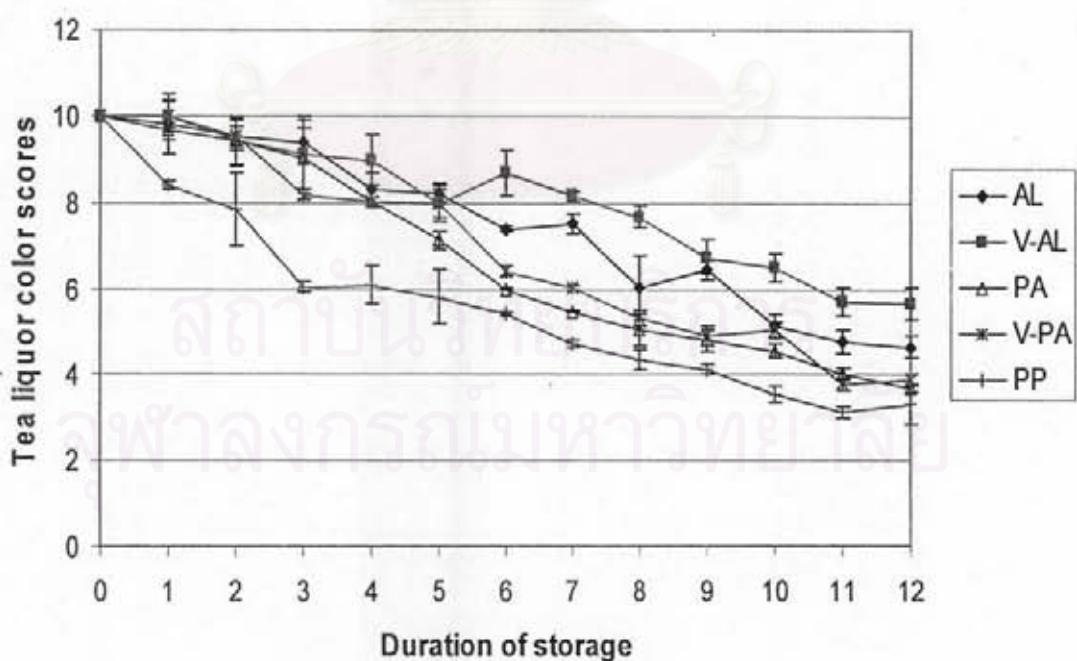
การประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสของผลิตภัณฑ์เมื่อเก็บรักษาในบรรจุภัณฑ์ชนิดต่างๆ ที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % ทำโดยทดสอบผลิตภัณฑ์ทั้งในรูปของผลิตภัณฑ์ชาเที่ยวในหม้ออ่อนและน้ำชา การประเมินคุณภาพของชาในหม้อ พิจารณาจากคะแนนด้านลี และ กลิ่น ของผลิตภัณฑ์ ได้ผลการทดลองดังแสดงในรูปที่ 19-20 ตามลำดับ สรุปการประเมินคุณภาพของน้ำชาพิจารณาจากคะแนนด้านลี กลิ่น และรสชาติ ได้ผลการทดลองดังแสดงในรูปที่ 21-23 ตามลำดับ



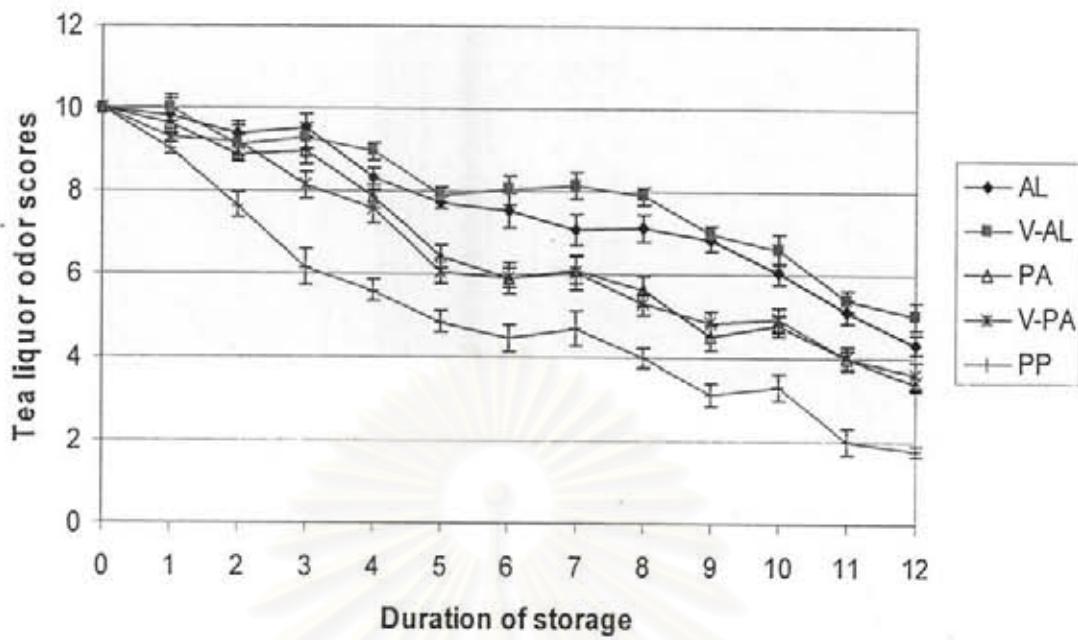
รูปที่ 20 คะแนนด้านลีของผลิตภัณฑ์ชาเที่ยวในหม้อในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่ อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน



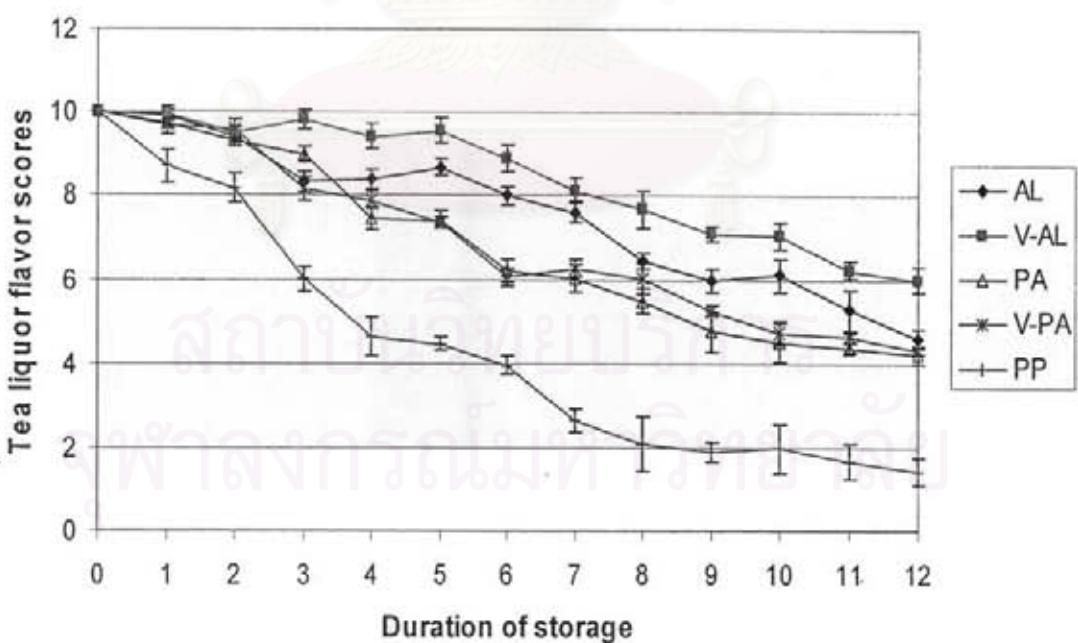
รูปที่ 21 คะแนนด้านกลิ่นของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นล้มพัง 70 % เป็นเวลา 12 เดือน



รูปที่ 22 คะแนนด้านสีของน้ำชาซึ่งเตรียมจากผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นล้มพัง 70 % เป็นเวลา 12 เดือน



รูปที่ 23 คะแนนด้านกลิ่นของน้ำชาชีงเตรียมจากผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน



รูปที่ 24 คะแนนด้านรสชาติของน้ำชาชีงเตรียมจากผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนในบรรจุภัณฑ์ระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน

จากการประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อน และเมื่อเตี๊ยมเป็นน้ำชา (tea liquor) จากผลิตภัณฑ์ในระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % พบร่วงให้ผลการทดลองที่ต่อคดลึกลับกันและมีแนวโน้มการเปลี่ยนคุณภาพคล้ายคลึงกัน คือ ค่าคะแนนต้านสี กลืน และรสชาติ ของผลิตภัณฑ์ที่เก็บในบรรจุภัณฑ์ AL มีการเปลี่ยนแปลงข้ากว่าการเก็บในบรรจุภัณฑ์ PA และ PP ตามลำดับ ทั้งนี้เนื่องจากบรรจุภัณฑ์ AL มีค่าการซึมผ่านของก๊าซ และไนโตรเจนต่ำกว่า นอกจากนี้ AL ยังป้องกันไม่ให้อาหารสัมผัสถกับแสงอีกด้วย ส่วนบรรจุภัณฑ์ PP มีค่าการซึมผ่านออกไซเจนสูงที่สุด ทำให้ผลิตภัณฑ์เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันขององค์ประกอบต่างๆ ในผลิตภัณฑ์ได้ดีกว่า ส่งผลให้สี กลืน และรสชาติของผลิตภัณฑ์เปลี่ยนแปลงอย่างรวดเร็ว ในชาและน้ำชาเมื่อสัมผัสน้ำและเปลี่ยนจากสีเขียวเป็นสีน้ำตาล กลืนหอมของชาลดลง และมีกลิ่นแบปถุงปิดลม จนไม่เป็นที่ยอมรับของผู้ทดสอบก่อนตัวอย่างที่เก็บรักษาใน PA และ AL

เมื่อพิจารณาเห็นที่การไม่ยอมรับผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อน โดยกำหนดให้ผลิตภัณฑ์ไม่เป็นที่ยอมรับเมื่อค่าคะแนนมีค่าต่ำกว่า 5 คะแนน พบร่วงผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน PP มีค่าคะแนนทางต้านสี และกลืนต่ำกว่า 5 คะแนน เมื่อเก็บผลิตภัณฑ์ไว้นาน 6 เดือน ส่วนผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน PA และ V-PA มีค่าคะแนนทางต้านสีต่ำกว่า 5 เมื่อเก็บรักษาไว้นาน 8 เดือน ส่วนค่าคะแนนทางต้านกลืนต่ำกว่า 5 เมื่อเก็บไว้นาน 8 และ 9 เดือน ตามลำดับ ผลิตภัณฑ์ที่เก็บใน AL มี ค่าคะแนนทางต้านกลืนต่ำกว่า 5 คะแนน เมื่อเก็บผลิตภัณฑ์ไว้นาน 12 เดือน ส่วนค่าคะแนนทางต้านสียังคงอยู่ในเกณฑ์ที่ยอมรับได้ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา นาน 12 เดือน สำหรับผลิตภัณฑ์ที่เก็บใน V-AL มีค่าคะแนนทางต้านสีและกลืนยังคงอยู่ในเกณฑ์ที่ยอมรับได้ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษานาน 12 เดือน

สำหรับคุณภาพทางประสาทสัมผัสด้วยน้ำชา (tea liquor) พบร่วงน้ำชาจากผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน PP มีค่าคะแนนทางต้านสี กลืน และรสชาติต่ำกว่า 5 คะแนน เมื่อเก็บผลิตภัณฑ์ไว้นาน 7, 5, 4 เดือน ตามลำดับ ส่วนผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน PA มีค่าคะแนนทางต้านสี กลืน และรสชาติ ต่ำกว่า 5 คะแนน เมื่อเก็บรักษาไว้นาน 9 เดือน V-PA มีค่าคะแนนทางต้านสี และกลืน ต่ำกว่า 5 เมื่อเก็บไว้นาน 9 ส่วนค่าคะแนนทางรสชาติมีค่าต่ำกว่า 5 เมื่อเก็บไว้นาน 10 เดือน น้ำชาจากใบหม่อนที่เก็บรักษาใน AL มีค่าคะแนนทางต้านสี กลืน และรสชาติ ต่ำกว่า 5 คะแนน เมื่อเก็บไว้นาน 11, 12 และ 12 เดือน ตามลำดับ ในขณะที่ผลิตภัณฑ์ที่เก็บใน V-AL มีค่าคะแนนทางต้านสี กลืน และรสชาติเป็นที่ยอมรับได้ (มีคะแนนสูงกว่า 5 คะแนน เล็กน้อย) ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษานาน 12 เดือน

เมื่อประเมินอายุการเก็บของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนที่เก็บรักษาใน PP, PA, V-PA, AL และ V-AL พบร่วง ผลิตภัณฑ์มีคุณภาพเป็นที่ยอมรับได้มื่อเก็บไว้นาน 5, 7, 7, 11 และ 12 เดือน ตามลำดับ ส่วนคุณภาพของน้ำชาที่คุณภาพเป็นที่ยอมรับได้ เมื่อเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ไว้นาน 3, 8,

8, 10 และ 12 เดือน ตามลำดับ จากผลการทดลองที่ได้สรุปได้ว่า ผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนที่เก็บรักษาใน PP, PA และ V-PA มีอายุการเก็บนาน เดือน 5, 7 และ 7 เดือน ตามลำดับ ส่วนผลิตภัณฑ์ใน AL มีอายุการเก็บนาน 10 เดือน ในขณะที่ V-AL สามารถเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ไว้ได้นานถึง 12 เดือน

ดังนั้นจึงอาจกล่าวได้ว่าการเก็บผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ AL สามารถเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ได้นานกว่าการใช้บรรจุภัณฑ์ PA และ PP ตามลำดับ จากผลการทดลองยังแสดงให้เห็นว่าการเก็บรักษาภายใต้ภาวะสุญญากาศช่วยยืดอายุของผลิตภัณฑ์ได้นานกว่าการเก็บรักษาภายใต้บรรยากาศปกติ โดยผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน V-AL มีอายุการเก็บที่นานกว่าใน AL อย่างไรก็ตามการเก็บผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ PA ทั้งภายใต้บรรยากาศปกติและภาวะสุญญากาศไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p > 0.05$ ) ทั้งนี้อาจเนื่องจากภาวะแวดล้อมในการเก็บรักษามีอุณหภูมิและความชื้นสัมพัทธ์สูง (70 %) ทำให้ PA ซึ่งเป็นโพลิเมอร์ที่สามารถทำปฏิกิริยากับความชื้นได้ง่าย (moisture sensitive) และน้ำมีคุณสมบัติเป็นพลาสติกไซเรอร์ (plasticizer) จึงส่งผลให้สมบัติการซึมผ่านของออกซิเจนของ PA เพิ่มขึ้น (Selke, Hernandez and Culter, 2000)

จากการทดลองทั้งหมดสามารถสรุปได้ว่า การบรรจุที่เหมาะสมสำหรับการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เนี่ยงลำดับจากมากที่สุดไปน้อยที่สุด คือ  $\text{V-AL} > \text{AL} > \text{V-PA} = \text{PA} > \text{PP}$

## สถาบันวิทยบริการ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## สรุปผลการทดลอง

การศึกษาการเปลี่ยนแปลงคุณภาพ ได้แก่ ค่า water activity, สี (L, a, b values และ  $\Delta E$ ), ปริมาณ total phenolic compounds, total flavonoids, catechin, rutin, quercetin และ kaemferol, และคุณภาพทางประสาทสัมผัสของใบชา ได้แก่ สี และ กลิ่น และน้ำชา ได้แก่ สี กลิ่น และ รสชาติของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อน ซึ่งบรรจุใน PP, PA, V-PA, AL และ V-AL ในระหว่างการเก็บรักษาที่  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % พบร่วมผลิตภัณฑ์มีค่า water activity สูงขึ้น และค่าสี แตกต่างจากตัวอย่างเริ่มต้นมากขึ้น ส่วนปริมาณ total phenolic compounds, total flavonoids และคุณภาพทางประสาทสัมผัสของผลิตภัณฑ์ลดลงเมื่อเก็บรักษาให้นานขึ้น และการเปลี่ยนแปลงของผลิตภัณฑ์ที่บรรจุใน PP เกิดขึ้นเร็วกว่าเมื่อเก็บในบรรจุภัณฑ์ PA และ AL ตามลำดับ และพบร่วมการเก็บรักษาภายใต้ภาวะสุญญากาศช่วยยืดอายุของผลิตภัณฑ์ได้นานกว่าการเก็บรักษาภายใต้บรรจุภัณฑ์ โดยผลิตภัณฑ์ที่เก็บรักษาใน V-AL มีอายุการเก็บที่นานกว่าใน AL อย่างไรก็ตามผลิตภัณฑ์ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์ PA ทั้งภายใต้บรรจุภัณฑ์และภาวะสุญญากาศมีอายุการเก็บไม่แตกต่างกัน เนื่องจากภาวะแวดล้อมในการเก็บรักษามีอุณหภูมิและความชื้นสัมพัทธ์สูง ทำให้สมบัติการชีมผ่านของออกซิเจนของ PA เพิ่มขึ้น

จากการประเมินอายุการเก็บของผลิตภัณฑ์ พบร่วมผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนที่เก็บรักษาใน PP, PA และ V-PA มีอายุการเก็บนาน เดือน 5, 7 และ 7 เดือน ตามลำดับ ส่วนผลิตภัณฑ์ที่เก็บใน AL มีอายุการเก็บ 10 เดือน ในขณะที่ผลิตภัณฑ์ใน V-AL สามารถเก็บรักษาได้นานถึง 12 เดือน สรุปได้ว่าการบรรจุที่เหมาะสมสมสำหรับการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนที่อุณหภูมิ  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เรียงลำดับจากมากที่สุดไปน้อยที่สุด คือ V-AL > AL > V-PA = PA > PP

ดังนั้นบรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสมสำหรับผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนต้องสามารถป้องกันจากปัจจัยต่างๆ ที่ทำให้คุณภาพชาลดลงได้ คือ สามารถกันออกซิเจน ความชื้น และแสงได้ดี เพื่อสามารถเก็บรักษาคุณภาพทั้งทางด้านกายภาพ ทางประสาทสัมผัส ตลอดจนคุณสมบัติในการเป็นสารต้านอนุมูลอิสระได้นานขึ้น อาจช่วยให้ผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม้อนของไทย มีคุณภาพเป็นที่ยอมรับทำให้สามารถขยายโอกาสทางการค้าไปเป็นสิ่งค้าออกไปยังต่างประเทศได้

## ข้อเสนอแนะเกี่ยวกับการวิจัยในขั้นต่อไป

1. เมื่อจากสารในกลุ่ม flavanols, flavonols และ flavonol glycosides ซึ่งเป็น phenolic compounds ที่พบในชาใบหม่อน มีบทบาทในการเป็น สารต้านอนุมูลอิสระที่สำคัญ และเป็นสารที่ໄວต่อการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชัน จึงควรมีการศึกษาปัจจัยที่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของสารตังกล่าในระหว่างการเก็บรักษา
2. ควรมีการศึกษาเกี่ยวกับกลิ่นรส (flavor profile) ของผลิตภัณฑ์ โดยใช้การวิเคราะห์ขั้นสูง เช่น gas chromatography และ electronic nose ซึ่งสามารถให้เป็นเครื่องมือในการศึกษาและการตรวจสอบการเปลี่ยนแปลงด้านกลิ่นรสของผลิตภัณฑ์ได้ละเอียด รวดเร็ว และประยุกต์กว่าการใช้ผู้ทดสอบในการประเมินผลทางประสาทสัมผัส
3. สร้างแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ เพื่อใช้ในการกำหนดอยุทธการเก็บของผลิตภัณฑ์ในบรรจุภัณฑ์ชนิดต่างๆ ภายใต้ภาวะการเก็บรักษาที่แตกต่างกันได้

สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## ประโยชน์ในการประยุกต์ของผลงานวิจัยที่ได้

จากกระแสความตื่นตัวในการบริโภคชาเขียว ชาสมุนไพร และเครื่องดื่มเพื่อสุขภาพในปัจจุบัน ส่งผลให้ความนิยมบริโภคชา และชาเขียวจากใบหม่อนมีแนวโน้มเพิ่มสูงขึ้น ในหม่อนของประเทศไทยจึงเป็นพืชที่มีศักยภาพในการนำมาพัฒนาผลิตเป็นผลิตภัณฑ์เพื่อสุขภาพในระดับอุตสาหกรรม เพื่อจำหน่ายทั้งในประเทศและส่งเสริมให้เกิดการส่งออกไปต่างประเทศ อย่างไรก็ตาม ผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนที่จำหน่ายทางการค้าของไทยยังอยู่ในรูปแบบของผลิตภัณฑ์พื้นบ้าน รูปแบบบรรจุภัณฑ์ยังไม่เป็นที่ยอมรับของผู้บริโภคมากนัก อีกทั้งมีอายุการเก็บที่สั้นและมักสั้นกว่าวันหมดอายุ (expiration date) ที่ระบุไว้บนบรรจุภัณฑ์

โครงการวิจัยนี้ได้ศึกษาการรักษาคุณภาพและยืดอายุการเก็บของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อน โดยใช้เทคโนโลยีบรรจุภัณฑ์ และได้กำหนดชนิดของบรรจุภัณฑ์และภาวะการบรรจุที่สามารถรักษาคุณภาพทางกายภาพ และทางเคมีต่อไป ตลอดจนบริมาณ polyphenolic compounds และ flavonoids ซึ่งมีบทบาทสำคัญในการเป็นสารต้านอนุมูลอิสระ ตั้งนี้หากมีการนำไปใช้บรรจุผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนเพื่อผลิตทางการค้า หรือประยุกต์ใช้กับผลิตภัณฑ์สมุนไพรเพื่อสุขภาพอีกน้ำ อาจช่วยให้ชาเขียวใบหม่อนหรือพืชสมุนไพรอื่นๆ ซึ่งมีแหล่งวัตถุต้นภัยในประเทศไทย มีคุณภาพและมาตรฐานเป็นที่ยอมรับในระดับสากล เหมาะสมกับการวางจำหน่ายทั้งในประเทศและส่งออกไปยังตลาดต่างประเทศ ทำให้สามารถขยายโอกาสทางการค้าของดินแดนไทยไปยังต่างประเทศได้



## เอกสารอ้างอิง

กรมส่งเสริมการเกษตร. 2532. เอกสารวิชาการม่อนไหม. กรุงเทพมหานคร : โรงพิมพ์ชุมนุมสหกรณ์การเกษตรแห่งประเทศไทย จำกัด.

กระทรวงอุตสาหกรรม. 2526. มาตรฐานผลิตภัณฑ์อุตสาหกรรมชาใบหม่อน. กรุงเทพมหานคร:สิทธิพันธุ์การพิมพ์.

หนังสือพิมพ์บิ๊นไทย. 2546. ชาเขียวพร้อมดื่มในประเทศไทยและต่างประเทศ แห่งราชอาคีดิจิลส่วนแบ่งการตลาด. 17 ตุลาคม 2546.

ประทีป มีศิลป์, ไฟลิน เหล็กคง, บุญมา ภางาม และ ณรงค์ ชนา. 2528. การวิเคราะห์คุณค่าทางอาหารของใบหม่อนพันธุ์ต่างๆ. หน้า 23-29. ผลการค้นคว้าวิจัยประจำปี 2528 ศูนย์วิจัยหม่อนใหม่ในหมู่รี้ตะเกะ.

รัตติยา สำราญฤทธิ. 2544. บริมาณสารโพลีฟีนอลและฤทธิ์การด้านออกซิเดชันโดยรวมของใบหม่อนจากบางแหล่งในประเทศไทย. กรุงเทพมหานคร: จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.

วิโรจน์ แก้วเรือง, สถาพร วงศ์เจริญวนกิจ, ประยุทธ์ หาสาง, กิตติรัช จันคัตต, วัฒน์ นุยภิรมย์ และ พิพรรณี เทเนวงค์. 2540. การทำชาจากใบหม่อน. หน้า 1-47. ผลการค้นคว้าวิจัยประจำปี 2540, ศูนย์วิจัยหม่อนใหม่ชุมชนเชียงราย. สถาบันวิจัยหม่อนใหม่ กรมวิชาการเกษตร.

วิโรจน์ แก้วเรือง. 2540. หม่อนและใหม่: พืชและสรรพสามิตรพืชประโยชน์. กรุงเทพมหานคร : ห้างหุ้นส่วนจำกัด เอ็น พี จี เอ็นเตอร์ไพรส์.

วิโรจน์ แก้วเรือง. 2543. ชาหม่อน. กรุงเทพมหานคร: โรงพิมพ์ชุมนุมสหกรณ์การเกษตรแห่งประเทศไทย จำกัด.

วุฒิ วุฒิธรรมเวช. 2540. 辦法กรองไทยหวานสมุนไพร. พิมพครั้งที่ 2. กรุงเทพมหานคร: โอ เอส พรีนติ้งเอน্ট์.

สถาบันวิจัยหม่อนใหม่. กรมวิชาการเกษตร. 2541. การทำชาหม่อน. เอกสารแนะนำ. โรงพิมพ์ชุมนุมสหกรณ์การเกษตรแห่งประเทศไทย จำกัด.

สันต์ ละอองศรี. 2535. ชา. โครงการหลวงวิจัยชา สถาบันเทคโนโลยีการเกษตรแม่โจ้.

เconor โคลมน้ำพันธุ์. 2543. หม่อน. จุดควรรู้ข้อมูลสมุนไพร. โรงพิมพ์ชุมนุมสหกรณ์การเกษตรแห่งประเทศไทย จำกัด.

A.O.A.C. 1995. "Official Methods of Analysis of AOAC International," 16<sup>th</sup>ed. Association of Official Analytical Chemists., Arrington, Virginia: AOAC International.

- Asano N, Yamashita T, Yasuda K, Ikeda K, Kizu H, Kameda Y, et al. 2001. Polyhydroxylated alkaloids isolated from mulberry (*Morus alba*) and silk worms (*Bombyx mori*). *Journal of Agricultural and Food Chemistry*. 49: 4208– 4213.
- ASTM. 2003. Annual Book of ASTM Standards. American Society of Testing and Materials. Philadelphia, PA.
- Bailey, E.M. 1992. Change in tea during storage. *Journal of the Franklin Institute* 208, 703.
- Blois, M.S. 1958. Antioxidant determinations by the use of a stable free radical, *Nature* 181: 1199-1200.
- Bose, P. C. 1989. Genetic resources of mulberry and utilization. Mysore, India: CSR and TI, pp. 183-190.
- Chan, E.W.C., Lim, Y.Y., and Chew, Y.L. 2007. Antioxidant activity of *Camellia sinensis* leaves and tea from a lowland plantation in Malaysia. *Food Chemistry* 102: 1214-1222.
- Chen, Y. T., Li, X. J., Zao, B. L., and Xin, W. J. 1989. ESR study of the scavenging effect of natural products of rutin etc superoxide and hydroxyl radical. *Acta Biophysica Sinica*. 5: 235-240.
- Chen, J., Nakashima, N., Kimura, M., Asano, N and Ko, S. 1995. Potentiating effects on pilocarpine-induced saliva secretion, by extracts and N-containing sugars derived from Mulberry leaves, on streptozocin-diabetic mice. *Biological Pharmacology Bulletin*. 18: 1676-1680.
- Cushnie, T. P. And Lamb, A. J. 2005. Antimicrobial activity of flavonoids. *International Journal of Antimicrobial Agents*. 26: 343-356.
- Dan, N., Li, X. J., Zhang, T. M., and Xin, W. J. 1989. Scavenging effects of probimane on active oxygen free radicals by electron spin resonance. *Acta Pharmacologica Sinica*. 10: 443-447.
- Dewanto, V., Wu, X., Adom, K.K. and Liu, R.H., 2002. Thermal processing enhances the nutritional value of tomatoes by increasing total antioxidant activity. *Journal of Agricultural and Food Chemistry* 50: 3010-3014.

- Havsteen, B. H. 2002. The biochemistry and medical significance of the flavonoids. *Pharmacol and Therapeutics*. 96: 67-202.
- Hernandez, R. J., Selke, S.E.M. and Culter, J. D. 2000. Plastic Packaging. Hanser Publishers, Munich.
- Jay, J.M. 1999. Modern Food Microbiology-5<sup>th</sup> ed. Chapman & Hall, New York.
- Kim, J.W., Kim, S.U., Lee, H. S., Kim, I., Ahn, M.Y. and Ryu, K.S. 2003. Determination of 1-deoxynojirimycin in *Morus alba* L. leaves by derivatization with 9-fluorenylmethyl chloroformate followed by reversed-phase high-performance liquid chromatography. *Journal of Chromatography A*, 1002: 93-99.
- Katsube, T., Imaiwa, N., Kawano, Y., Yamazaki, Y., Shiwaku, K., and Yamane, Y. 2006. Antioxidant flavonol glycosides in mulberry (*Morus alba* L.) leaves isolated based on LDL antioxidant activity. *Food Chemistry*. 97: 25-31.
- Lee, M.J., Prabhu, S., Meng, X., Li, C. and Yang, C.S. 2000. An improved method for the determination of green and black tea polyphenols in biomatrices by High-performance liquid chromatography with Coulometric array detection. *Analytical Biochemistry*. 279: 164-169.
- Liang, Y., Lu, J., Zhang, L., Wu, S. and Wu, Y. 2005. Estimation of tea quality by infusion colour difference analysis. *Journal of the Science of Food and Agriculture*. 85: 286-292.
- Lin, J.Y. and Tang, C. Y. 2007. Determination of total phenolic and flavonoid contents in selected fruits and vegetables, as well as their stimulatory effects on mouse splenocyte proliferation. *Food Chemistry*. 101: 140-147.
- Montogery, D. C. 2001. Design and analysis of experiments. 5<sup>th</sup> ed. John Wiley&Sons. New York.
- Siripatrawan, U., Burgess, G. and Harte, B.R. 2002. The effect of repeated microwave heating on the impact resistance of a polypropylene bottle, *Packaging Technology and Science*. 12: 1-6.
- Siripatrawan, U. and Jantawat, P. 2008. Artificial neural network approach to simultaneously predict shelf life of two varieties of packaged rice snacks. *International Journal of Food Science and Technology*, In Press.

- Tsushida,T., Murai, M.,Omori and Okamoto, J. 1998. Production of new type tea containing a high level of aminobutyric acid. Nippon Nogeikagaku Kaishi. 61: 817–822.
- Wang, S.Y. and Lin, H.S. 2000. Antioxidant activity in fruits and leaves of blackberry, raspberry and strawberry varies with cultivar and developmental stage. Journal of Agricultural and Food Chemistry. 48: 140-146.
- Yong, X., Ho, C.T., Amin, S., Han, C. and Chung, F. 1992. Inhibition of tobacco-specific Nitrosamine-induced Lung Tumorigeneresis in A/J Mice by Green Tea and its Major Polyphenol as Antioxidants. Cancer Research. 52: 3875-3879.
- Zhishen, J., Mengcheng, T., and Jianming, W. 1999. The determination of flavonoid contents in mulberry and their scavenging effects on superoxide radicals. Food Chemistry. 64: 555-559.

สถาบันวิทยบริการ  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ภาคผนวก ก  
สารเคมีและอุปกรณ์ที่ใช้ในการดำเนินงานวิจัย

**สารเคมี**

1. สารละลายน้ำเดี่ยมคาร์บอนเนตความเข้มข้น 20% (w/v) (A.R. grade)
2. Folin-Ciocalteau reagent (Merck)
3. สารละลายน้ำเดี่ยมในไตรตความเข้มข้น 5% (w/v) (A.R. grade)
4. สารละลายน้ำเดี่ยมโซเดียมคลอไรด์ความเข้มข้น 10% (w/v) (A.R. grade)
5. สารละลายน้ำเดี่ยมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้น 1 มิลลาร์ (A.R. grade)
6. สารละลายน้ำ 2,2-Diphenyl-1-picryhydrazyl (DPPH) (Fluka)
7. สารละลายน้ำกรดแฟลลิก (Fluka)
8. Petroleum ether b.p. 40-60 °C (A.R. grade)
9. กระดิชพูร์กิ้งเข้มข้น (A.R. grade)
10. สารละลายน้ำตรุษนกรดไฮดรอลิก ความเข้มข้น 0.1 นอร์มอล (A.R. grade)
11. สารละลายน้ำกรดบรูคิลิคความเข้มข้น 4 % (w/v)(A.R. grade)
12. selenium reagent mixture (A.R. grade)
13. สารละลายน้ำเดี่ยมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้น 35 % (w/v) (A.R. grade)
14. สารละลายน้ำอินดิเคเตอร์ เมธิลีนไดโอลิสเมทิลีนบลู methylene blue 0.2 % ในแอลกอฮอล์ 25 มิลลิลิตร กับ methyl red 0.2% ในแอลกอฮอล์ 50 มิลลิลิตร

**อุปกรณ์**

1. เครื่องวัดสี Chroma Meter (Minolta, Model CR-300 Series, Japan) ระบบ CIELAB
2. เครื่องวัด water activity ( $a_w$ ) (Aqua Lab รุ่น series 3TE, U.S.A.)
3. เครื่องซั่งละเทียดหนานิยม 4 ตัวแห่งน้ำ (Sartorius รุ่น A200S, Switzerland)
4. เครื่องวัดการดูดกลืนแสง (Spectrophotometer, Spectronic รุ่น Genesys 20, U.S.A.)
5. เครื่อง vortex (Vortex รุ่น Genie 2, U.S.A.)
6. เครื่องวนแม่เหล็กไฟฟ้า (magnetic stirrer) (Steroglass รุ่น Steromag, Italy)
7. โดดดความชื้น (desiccators)
8. ชุดสกัดไขมัน (Avanti 2050 Soxtec Automatic)
9. ตู้อบลมร้อน (hot air oven)
10. ชุดวิเคราะห์โปรตีน (BUVH1 ประกอบด้วย digestion unit รุ่น K-424, distillation unit รุ่น B-324, scrubber รุ่น B-414)
11. เตาเผา (Muffle furnace)

ภาคผนวก ข  
การวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมี

การวิเคราะห์ปริมาณความชื้น (ตัดแปลงจาก AOAC (1995))

วัสดุอุปกรณ์

1. ด้วยอุ่มเนยม
2. โถดูดความชื้น (desiccators)

วิธีการทดลอง

1. นำภาชนะอุ่มเนยมพร้อมฝ่าไปอบผนังตู้ที่อุณหภูมิ  $100 \pm 2^{\circ}\text{C}$  นาน 30 นาที หรือจนน้ำหนักคงที่แล้วทิ้งให้เย็นใน desiccator จากนั้นซับน้ำหนักอุ่มเนยมเปล่าพร้อมฝ่า
2. ซับน้ำหนักตัวอย่างที่แน่นอนประมาณ 2 กรัม ด้วยเครื่องซับลงละเอียดใส่ภาชนะอุ่มเนยมที่ซับน้ำหนักไว้แล้ว
3. นำตัวอย่างที่ซับน้ำหนักเรียบร้อยแล้วไปอบในตู้อบ ควบคุมอุณหภูมิที่  $100 \pm 2^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 2 ชั่วโมง โดยเปิดฝ่าอุ่มเนยมไว้
4. นำออกจากตู้อบใส่ใน desiccator ทิ้งไว้ให้เย็น
5. ซับน้ำหนักตัวอย่างที่เย็นแล้วพร้อมภาชนะอุ่มเนยมและฝ่า
6. นำไปอบต่ออีก 15-30 นาที จนน้ำหนักคงที่
7. ซับน้ำหนักตัวอย่างพร้อมภาชนะอุ่มเนยมพ้อมฝ่า แล้วหักบนน้ำหนักภาชนะอุ่มเนยมเปล่าพร้อมฝ่า จนได้น้ำหนักหลังบดของตัวอย่าง
8. คำนวณปริมาณความชื้นดังนี้  
$$\text{ปริมาณความชื้น} = \frac{\text{น้ำหนักตัวอย่างก่อนอบ (กรัม)} - \text{น้ำหนักตัวอย่างหลังอบ (กรัม)}}{\text{น้ำหนักตัวอย่างก่อนอบ (กรัม)}} \times 100$$

การวิเคราะห์ปริมาณไขมัน (ตัดแปลงจาก AOAC (1995))

1. วัสดุอุปกรณ์
2. ชุดสกัดไขมัน (Avanti 2050 Soxtec Automatic)
3. Thimble
4. ตู้อบลมร้อน (hot air oven)
5. เครื่องซับลงละเอียดทศนิยม 4 ตัวແ宦่ง
6. โถดูดความชื้น

สารเคมี

1. Petroleum ether b.p.  $40-60^{\circ}\text{C}$  (A.R. grade)

วิธีการ

- ชั่งตัวอย่างที่ทราบน้ำหนักແມ່ນອນประมาณ 2-3 กรัม แล้วห่อตัวอย่างด้วยกระดาษกรอง What man No.1 และใส่ห่อตัวอย่างลงใน thimble
- เปิดเครื่อง Soxtec กดปุ่ม Heat ให้ hot plate ทำงานจนถึงอุณหภูมิที่ตั้งไว้
- นำ Thimble ที่มีตัวอย่างบรรจุอยู่ประกอบเข้ากับเครื่อง และใส่ขาดกันกลมที่มี petroleum ether 200 มิลลิตรึ่ว้าไปในเครื่อง (ขาดกันกลมบนแห้งและชั่งน้ำหนักแล้ว) กดปุ่ม Start เพื่อให้เครื่องเริ่มทำงาน
- เมื่อครบเวลาแล้วนำไปประием Petroleum ether โดยเครื่อง rotary evaporator แล้วนำไปอบที่ อุณหภูมิ  $100^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 2 ชั่วโมง
- พิงให้เย็นในโถดูดความชื้น เป็นเวลา 1 ชั่วโมง ชั่งน้ำหนักขาดกันกลมที่มีไขมันที่สกัดได้น้ำมานำ คำนวนหาปริมาณไขมัน

$$\text{ปริมาณไขมัน (\%)} = \frac{\text{น้ำหนักของไขมันที่สกัดได้ (กรัม)}}{\text{น้ำหนักแห้งของตัวอย่าง (กรัม)}} \times 100$$

การวิเคราะห์ปริมาณโปรตีน(ดัดแปลงจาก AOAC (1995))

อุปกรณ์

- ชุดวิเคราะห์โปรตีน (BUVHI ประกอบด้วย digestion unit รุ่น K-424, distillation unit รุ่น B-324, scrubber รุ่น B-414)
- เครื่องชั่งละเอียดทศนิยม 4 ตัวแห่ง

สารเคมี

- กรดซัลฟูริกเข้มข้น (A.R. grade)
- สารละลายมาตรฐานกรดไฮdroคลอริก(A.R. grade) ความเข้มข้น 0.1 N
- สารละลายกรดบอริก (A.R. grade) ความเข้มข้น 4 % (w/v)
- selenium reagent mixture (A.R. grade)
- สารละลายโซเดียมไอการอกไซด์ (A.R. grade) ความเข้มข้น 35 % (w/v)
- สารละลายอินดิเคเตอร์ เตรียมโดยผสมสารละลาย methylene blue 0.2 % ในแอลกอฮอล์แล้ว กรอง 25 มิลลิตร กับสารละลาย methyl red 0.2% ในแอลกอฮอล์ 50 มิลลิตร

วิธีวิเคราะห์

- ชั่งตัวอย่างที่ทราบน้ำหนักແມ່ນอัน ประมาณ 1-2 กรัม ลงในหลอดดย่อยโปรตีน เติม Selenium reagent mixture ซึ่งเป็นสารเร่งปฏิกิริยา (catalyst) ประมาณ 5 กรัม และ กรดซัลฟูริกเข้มข้น 20 มิลลิตร

- นำตัวอย่างไปย่อยด้วยเครื่อง BUCHI digestion unit โดยให้ความร้อน เบอร์ 8 และปิดฝาด้านบนที่ ต่อเข้ากับเครื่องดูดไฮดริก (scrubber) ย่อยตัวอย่างจนส่วนผสมในหลอดดย่อยกลายเป็นสีเทียวไส และพิงไว้ ให้เย็นที่อุณหภูมิน้อง

3. นำฟลักก์ขนาด 500 มิลลิลิตร ที่หยดสารละลายอินดิเคเตอร์ 2-3 หยด ต่อเข้ากับปลาย condenser ของเครื่องกลั่น (distillation unit) นำหลอดตัวอย่างที่ผ่านการย้อมต่อเข้ากับเครื่องกลั่น เสือกโปรแกรม distillation ตั้งโปรแกรมดังนี้

NaOH	40 มิลลิลิตร
Boric acid	50 มิลลิลิตร
H <sub>2</sub> O	50 มิลลิลิตร
Time	5 min

4. ในระหว่างการกลั่นจะเกิดแอมโมเนียขึ้น แอมโมเนียที่เกิดขึ้นจะถูกจับให้ด้วยสารละลายกรดอิกะ จะได้สารละลายซีเรียเมื่อกลั่นครบตามกำหนดเวลา

5. ล้างส่วนปลายของ condenser ด้วยน้ำกลั่นใสลงในฟลักก์ที่รองรับสิ่งที่กลั่นได้ .นำสารละลายที่กลั่นได้ในฟลักก์ทั้งหมดมาใส่เครตต์ด้วยสารละลายกรดไฮโดรคลอริกมาตรฐาน ความเข้มข้น 0.1 N จนถึงจุดยุติ (end point) เป็นสีม่วงแดง

6. นำ blank แค่ไม่ต้องใส่ตัวอย่างและวิเคราะห์เช่นเดียวกับตัวอย่าง

10. คำนวนหาปริมาณโปรตีนโดยค่า Conversion Factor = 6.25

$$\text{ปริมาณโปรตีน (\%)} = (V_a - V_b) \times N \times 1.4 \times CF / \text{น้ำหนักตัวอย่าง (กรัม)}$$

เมื่อ Va คือ ปริมาตรของกรดไฮโดรคลอริกที่ใช้ให้เครตต์ตัวอย่าง (มิลลิลิตร); Vb คือ ปริมาตรของกรดไฮโดรคลอริกที่ใช้ให้เครตต์ blank (มิลลิลิตร); N คือ ความเข้มข้นของกรดไฮโดรคลอริกที่ใช้ให้เครตต์ มีหน่วยเป็น Normal; Conversion Factor คือค่าที่ใช้สำหรับเปลี่ยนในprocine ในให้เป็นหน่วยโปรตีน การวิเคราะห์ปริมาณเส้นใย (ตัดแปลงจาก AOAC (1995))

อุปกรณ์

1. ศูนย์เบิต
2. ตู้อบลมร้อน (hot air oven)
3. เตาเผา (Muffle furnace)
4. เครื่องซั่งละอียดทكنิค 4 ตำแหน่ง
5. ทดสอบความชื้น

สารเคมี

1. สารละลายกรดซัลฟูริก (A.R. grade) ความเข้มข้น 1.25 % (v/v)
2. สารละลายโซเดียมไอการอกไซด์ (A.R. grade) ความเข้มข้น 1.25 % (w/v)
3. เอทิลแอลกอฮอล์ 95%

วิธีวิเคราะห์

1. นำตัวอย่างที่ผ่านการสกัดไขมันแล้วทั้งหมดใส่ในบีกเกอร์ขนาด 600 มิลลิลิตร
2. เดิมสารละลายกรดซัลฟูริก ความเข้มข้น 1.25% ปริมาตร 200 มิลลิลิตร ลงในบีกเกอร์ต้มเดือดนาน 30 นาที สังเกตไม่ให้ปริมาตรของสารละลายลดลง หากลดลงปรับปริมาตรโดยใช้น้ำร้อน

3. กรองตัวอย่างที่ถูกย่อยด้วย buchner funnel ที่รองด้วยกระดาษกรอง Whatman No.1 โดยใช้ความดันสูญญากาศ 25 มิลลิตรั่วพร Groß ล้างภาชนะด้วยน้ำร้อนจนหมดทุกครั้ง
4. นำภาชนะย่อยต่อด้วยสารละลายโซเดียมไอกಡอกไฮด์ ความเข้มข้น 1.25 % ปริมาตร 200 มิลลิลิตร ต้มเดือดนาน 30 นาที โดยควบคุมปริมาตรของสารละลายเช่นเดียวกับข้อ 2
5. กรองตัวอย่างที่ถูกย่อยด้วย buchner funnel ที่รองด้วยกระดาษกรอง Whatman No.1 โดยใช้ความดันสูญญากาศ 25 มิลลิตรั่วพร Groß ล้างภาชนะด้วยน้ำร้อนจนหมดทุกครั้ง
6. กรองผ่านกระดาษกรอง Whatman No.42 ที่ทราบน้ำหนักแน่นอน ล้างภาชนะด้วยเอทิลแอลกอฮอล์ 95% ปริมาตร 25 มิลลิลิตร 2 ครั้ง
7. นำภาชนะที่ได้ไปอบที่อุณหภูมิ 100-105 °C เป็นเวลา 2 ชั่วโมง หรือจนน้ำหนักคงที่ ทั้งให้เย็นในโถดูดความชื้น ซึ่งน้ำหนักจะได้น้ำหนักตัวอย่างก่อนเผา
8. นำตัวอย่างใส่ในครุชีเบิลที่ผ่านการเผาและทราบน้ำหนักที่แน่นอน
9. เมาครุชีเบิลพร้อมตัวอย่างที่อุณหภูมิ 550 °C จนได้เดาเชิง ทั้งให้เย็นในโถดูดความชื้นเป็นเวลา 1 ชั่วโมง และซึ่งน้ำหนัก จะได้ น้ำหนักตัวอย่างหลังเผา
10. นำมาคำนวณหาปริมาณเส้นใย

$$\text{ปริมาณเส้นใย (\%)} = \frac{[\text{น้ำหนักตัวอย่างก่อนเผา(กรัม)} - \text{น้ำหนักตัวอย่างหลังเผา(กรัม)}] \times 100}{\text{น้ำหนักตัวอย่างแห้งจากการสกัดไข่มัน(กรัม)}}$$

การจิเคราะห์ปริมาณเก้า (ตัดแปลงจาก AOAC (1995))

#### อุปกรณ์

1. เตาเผา (Muffle furnace)
2. ครุชีเบิล (Crucible)
3. Hot plate
4. เครื่องซึ่งละเอียดทศนิยม 4 ตำแหน่ง
5. โถดูดความชื้น

#### วิธีวิเคราะห์

1. ซึ่งตัวอย่างที่ทราบน้ำหนักแน่นอน 3-5 กรัม ใส่ในครุชีเบิลที่เผาและทราบน้ำหนักที่แน่นอนแล้ว
2. นำตัวอย่างไปเผาโดยใช้ Hot plate ในอุ่นดูดค้อน จนกระหั่งตัวอย่างหมดค้อน
3. นำตัวอย่างไปเผาต่อในเตาเผาที่อุณหภูมิ 550 °C นาน 4 ชั่วโมง หรือจนกระหั่งได้เดาเชิง
4. ทั้งให้ให้เย็นในโถดูดความชื้นเป็นเวลา 1 ชั่วโมง ซึ่งน้ำหนักเดาที่ได้และคำนวณหาปริมาณเก้า

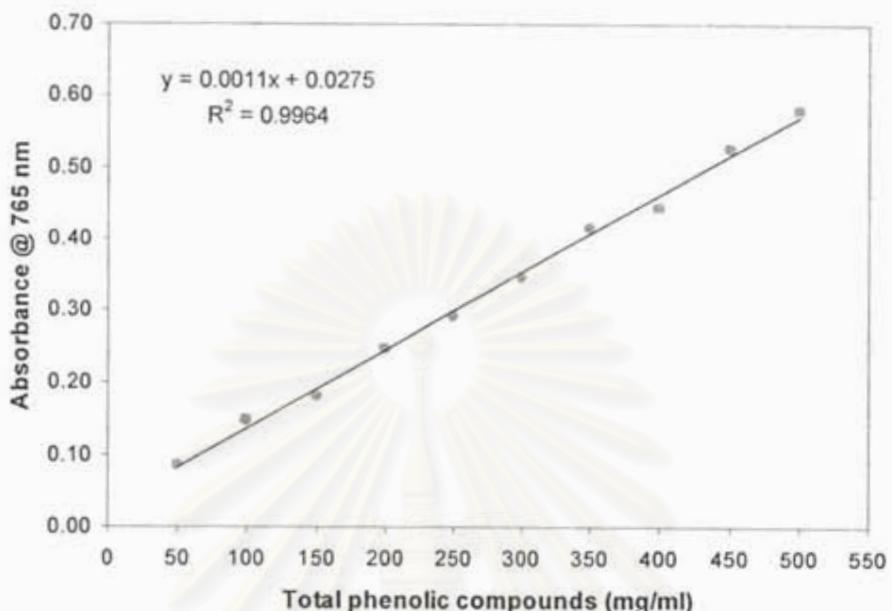
$$\text{ปริมาณเก้า (\%)} = \frac{\text{น้ำหนักตัวอย่างหลังเผา (กรัม)} \times 100}{\text{น้ำหนักตัวอย่าง (กรัม)}}$$

การจิเคราะห์ปริมาณคาร์บอไนเตอร์

#### วิธีการคำนวณ

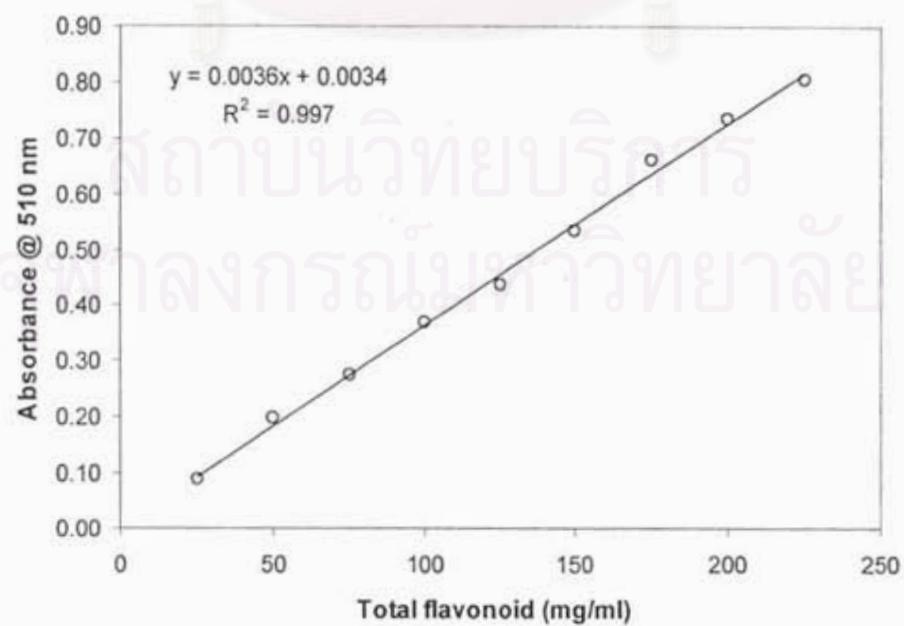
$$\text{ปริมาณคาร์บอไนเตอร์ (\%)} = 100 - \% (\text{ความชื้น} + \text{โปรตีน} + \text{เก้า} + \text{เส้นใย} + \text{ไขมัน})$$

ภาคผนวก ค  
กราฟมาตรฐานสำหรับการวิเคราะห์ปริมาณสารประกอบโพลีฟีนอลิกทั้งหมด



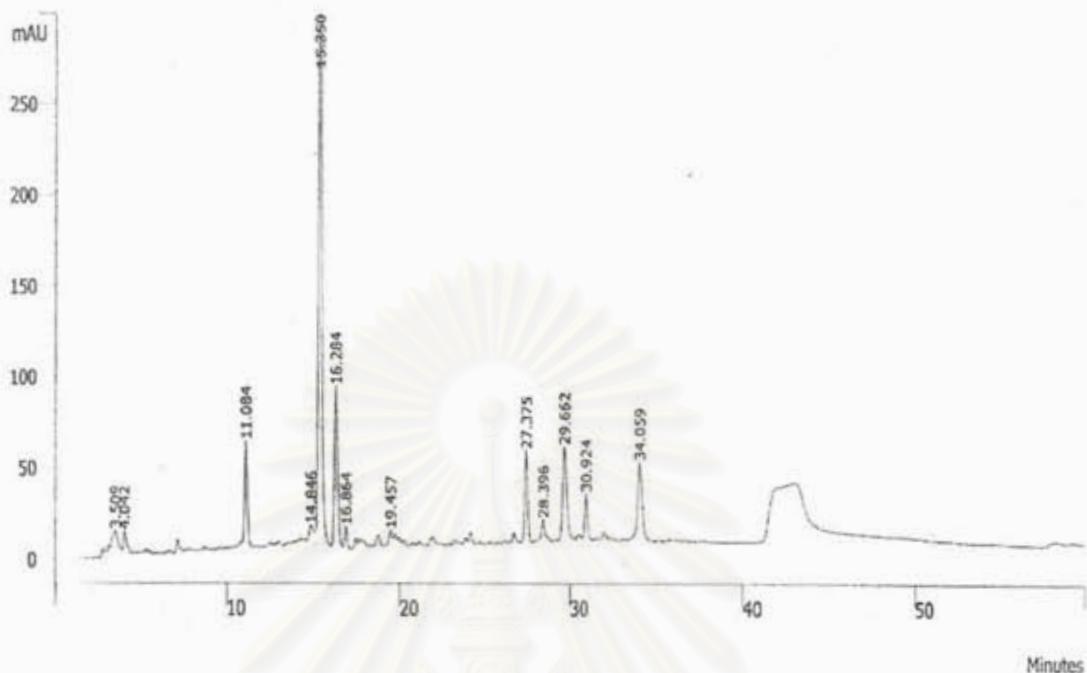
รูปที่ 24 กราฟมาตรฐานสำหรับปริมาณ total phenolic compounds

ภาคผนวก ง  
กราฟมาตรฐานสำหรับการวิเคราะห์ปริมาณฟลาโวนอยด์ทั้งหมด



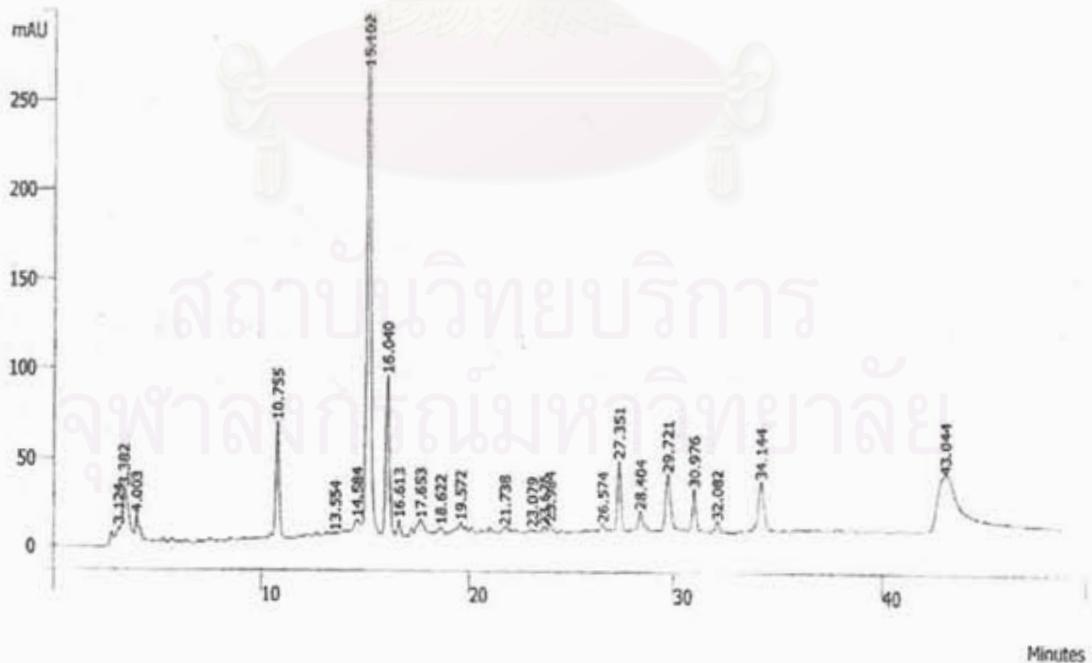
รูปที่ 25 กราฟมาตรฐานสำหรับปริมาณ total flavonoid

### ภาคผนวก ๔

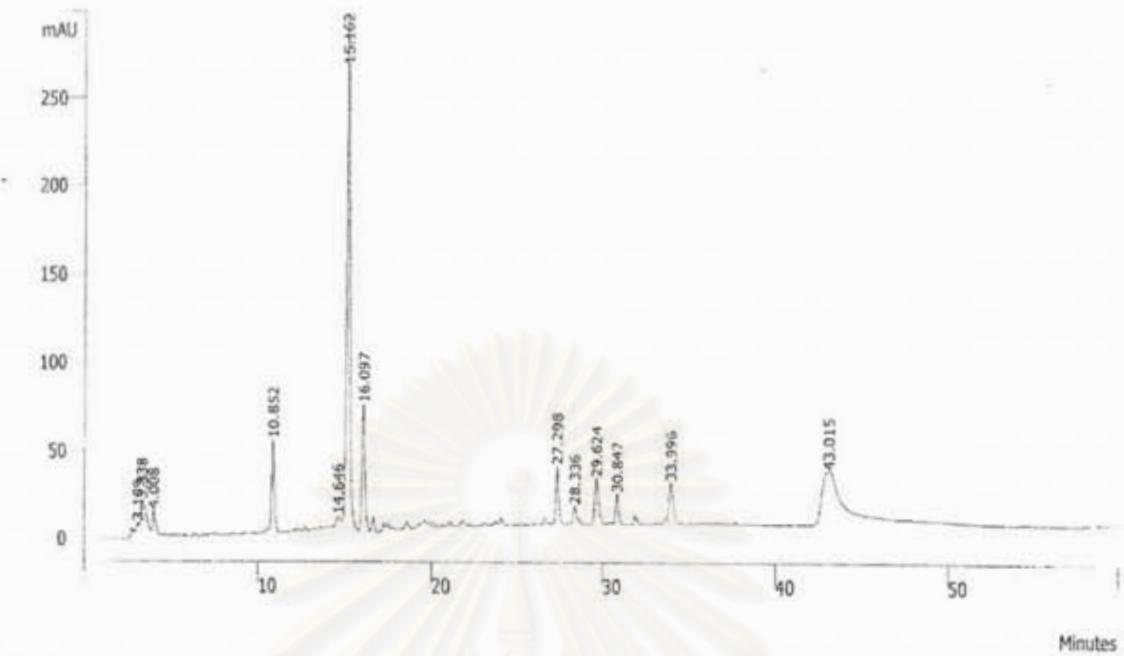


รูปที่ 27 HPLC chromatogram ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนในเริ่มต้นก่อนการเก็บรักษา

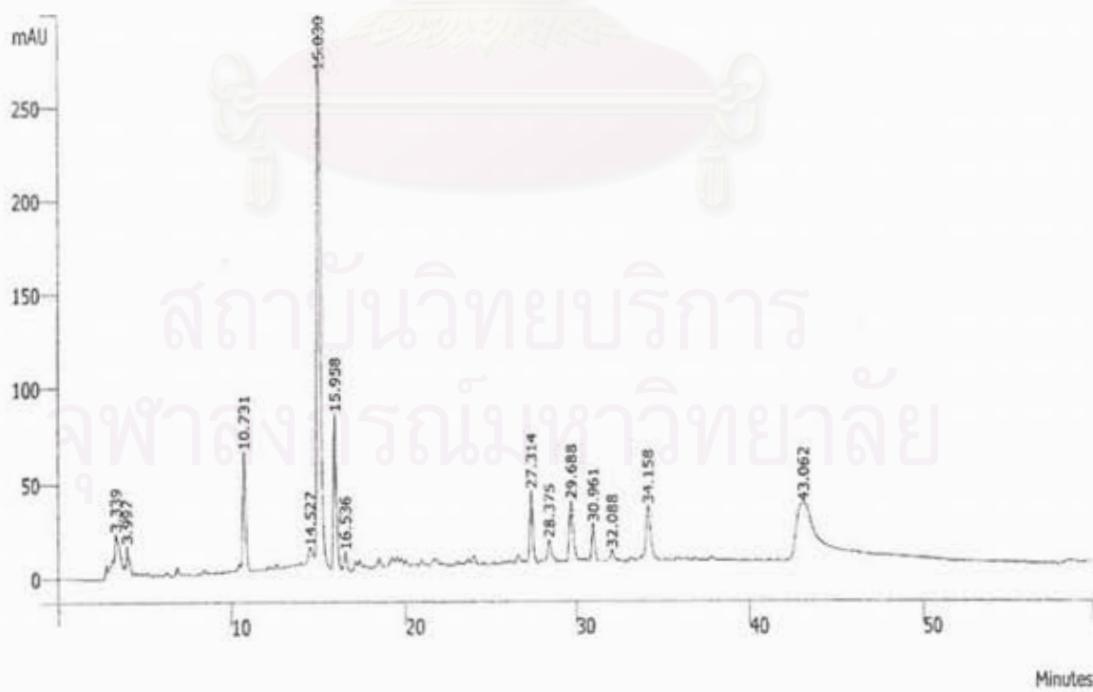
Retention time : catechin (14.84), rutin (27.37) , quercetin (30.92) และ kaemferol (43.05)



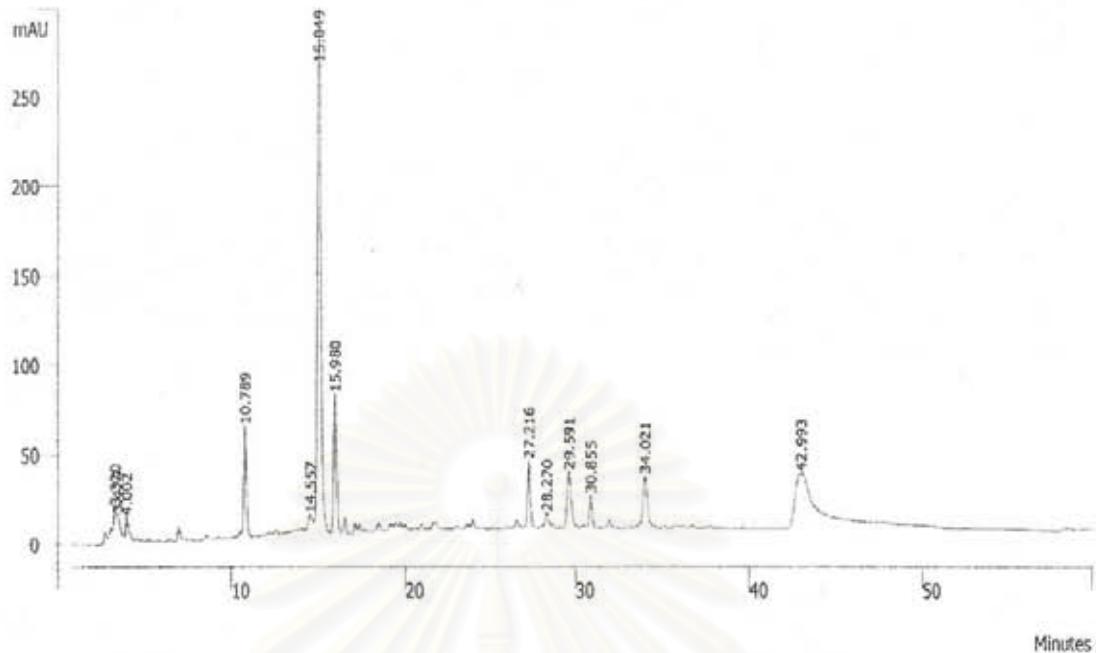
รูปที่ 28 HPLC chromatogram ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวในหม่อนในบรรจุภัณฑ์ PA และเก็บรักษาที่  
30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน



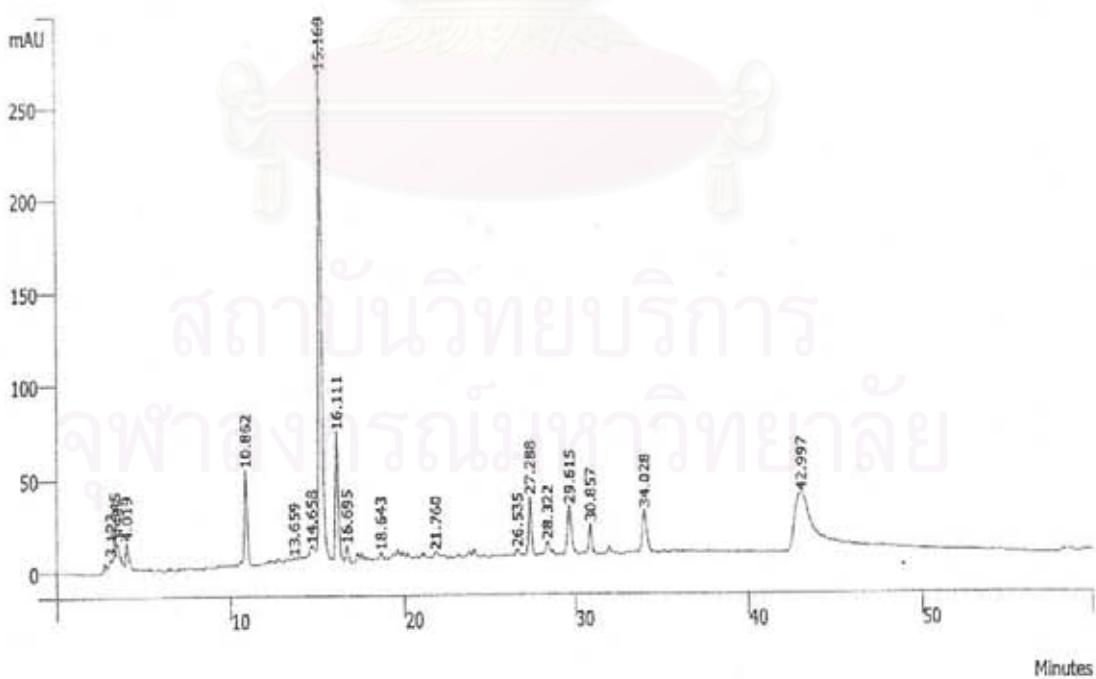
รูปที่ 29 HPLC chromatogram ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ V-PA และเก็บรักษาที่  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นตั้มพัทล์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน



รูปที่ 30 HPLC chromatogram ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ AL และเก็บรักษาที่  $30^{\circ}\text{C}$  ความชื้นตั้มพัทล์ 70 % เป็นเวลา 12 เดือน



รูปที่ 31 HPLC chromatogram ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ V-AL และเก็บรักษาที่ 30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70% เป็นเวลา 12 เดือน



รูปที่ 32 HPLC chromatogram ของผลิตภัณฑ์ชาเขียวใบหม่อนในบรรจุภัณฑ์ PP และเก็บรักษาที่ 30°C ความชื้นสัมพัทธ์ 70% เป็นเวลา 12 เดือน

## ประวัติคณบดีผู้วิจัย

### 1. ผศ. ดร. อุบลรัตน์ สิริกัทราวรรณ

ชื่อ-นามสกุล (ไทย) อุบลรัตน์ สิริกัทราวรรณ  
(อังกฤษ) UBONRAT SIRIPATRAWAN  
ตำแหน่งปัจจุบัน ผู้ช่วยศาสตราจารย์ระดับ 8

#### หน่วยงานที่สังกัด และที่อยู่ที่ติดต่อ

ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย กรุงเทพฯ 10330

โทร 02-218-5515-6 โทรสาร 02-254-4314 Email: [Ubonratana.s@chula.ac.th](mailto:Ubonratana.s@chula.ac.th)

#### ประวัติการศึกษา

ปี	คุณวุฒิ	สาขาวิชา	สถานศึกษา
2001	Ph.D.	Packaging	Michigan State University
1997	M.S.	Packaging	Michigan State University
1992	วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต	เทคโนโลยีทางอาหาร	จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
1989	วิทยาศาสตรบัณฑิต (เกียรตินิยมอันดับ 1)	วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีการอาหาร	มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์
2000	Tokyo University of Agriculture, Tokyo, Japan		
	Oversea Study of Packaging Program		
	Packaging design, Innovative packaging system, Packaging recycling system,		
1997	University of London, London, UK		
	Oversea Study of Packaging Program		
	Packaging developments, UK and European Union regulation, European packaging for transport, Package distribution system		
1997	The Defence Packaging Authority, Kent, UK		
	Introduction to Military Packaging		

#### สาขาที่มีความชำนาญ

Shelf life prediction, Electronic sensors, Active packaging

#### ประสบการณ์ที่เกี่ยวข้องกับการบริหารงานวิจัยทั้งภายในและภายนอกประเทศ

##### 1. ผู้อำนวยการแผนงานวิจัย :

##### 2. หัวหน้าโครงการวิจัย :

- 2.1 ชื่อโครงการ Packaging technology to support Thailand processed foods for export  
ระยะเวลาโครงการ 1 ปี 2 เดือน ตั้งแต่ กันยายน 2548 ถึง พฤศจิกายน 2549

สถานะ  หัวหน้าโครงการ

- 2.2 ชื่อโครงการ การพัฒนาป้องกันเชื้อแบคทีเรียในอาหาร  
ระยะเวลาโครงการ ...2 ปี ตั้งแต่ 1 มิถุนายน 2547 ถึง 31 พฤษภาคม 2549  
แหล่งทุนที่ให้การสนับสนุน ทบทวนมหาวิทยาลัย  
สถานะ  หัวหน้าโครงการ
- 2.3 ชื่อโครงการ บรรจุภัณฑ์แบบดัดแปลงรักษากาดและเมล็ดจั๊สมินเนตเพื่อลดอาการระท้านหนาและยืดอายุ  
การเก็บมะเขือเทศ *Lycopersicon esculentum* Mill.  
ระยะเวลาโครงการ ...1 ปี 6 เดือน ตั้งแต่ 1 พฤศจิกายน 2549 - 30 เมษายน 2551  
แหล่งทุนที่ให้การสนับสนุน โครงการทุนวิจัยมหาบัณฑิต ศก. สาขาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี  
สถานะ  หัวหน้าโครงการ
- 2.4 ชื่อโครงการ การใช้อาชญาการเก็บของผลิตภัณฑ์ผลไม้ไทยบนกรอบโดยใช้เทคโนโลยีการบรรจุ  
ระยะเวลาโครงการ ...1 ปี ตั้งแต่ 1 พฤศจิกายน 2549 - 30 เมษายน 2551  
แหล่งทุนที่ให้การสนับสนุน สำนักงานกองทุนสนับสนุนการวิจัย ฝ่ายคุณภาพรวม ในโครงการทุน IPUS  
สถานะ  หัวหน้าโครงการ

### 3. งานวิจัยที่ทำเสร็จแล้ว : การเผยแพร่

#### International Journal

Siripatrawan, U. and Pantipa Jantawat. 2008. Artificial neural network approach to simultaneously predict shelf life of two varieties of packaged rice snacks. International Journal of Food Science and Technology (In Press).

Siripatrawan, U. and Bruce R. Harte. 2007. Solid Phase Microextraction/Gas Chromatograph/Mass Spectrometer Integrated with Chemometrics for Detection of *Salmonella Typhimurium* Contamination in a Packaged Fresh Vegetable. *Analytica Chimica Acta.* 581 (1): 63-70.

Phimoliripol, Y., U. Siripatrawan, V. Tulyathan, D. J. Cleland. 2008. Effects of freezing and temperature fluctuations during frozen storage on frozen dough and bread quality. *Journal of Food Engineering* 84: 48-56.

Phimoliripol, Y., U. Siripatrawan, V. Tulyathan, D. J. Cleland. 2007. Effect of Cold Pre-treatment before Freezing on Frozen Bread Dough Quality. *International Journal of Food Science and Technology.* (In Press).

Siripatrawan, U. and Pantipa Jantawat. 2006. Determination of Moisture Sorption Isotherms of Jasmine Rice Crackers Using BET and GAB Models. *Food Science and Technology International.* 12 (6): 459-465.

Siripatrawan, U., G. Burgess and B.R. Harte\*. 2002. The effect of repeated microwave heating on the impact resistance of a polypropylene bottle. *Packaging Technology and Science.* 12:1-6.

---

## 2. Prof. Bruce R Harte, Ph.D.

---

Bruce Harte, Ph.D. 135 Packaging East Lansing, MI 48824 harte@msu.edu(517) 355-4555	POSITION TITLE Professor & Director
----------------------------------------------------------------------------------------------	----------------------------------------

### EDUCATION/TRAINING

INSTITUTION AND LOCATION	DEGREE (if applicable)	YEAR(s)	FIELD OF STUDY
Michigan State University, East Lansing, MI	BS	1968	Food Science
Michigan State University, East Lansing, MI	MS	1974	Food Science
Michigan State University, East Lansing, MI	Ph.D.	1979	Food Science

### Positions

- 1993 - present Director and Professor - School of Packaging, and Adjunct Professor, Food Science & Human Nutrition - Michigan State University  
1990 - 1993 Professor - School of Packaging, and Adjunct Professor, Food Science & Human Nutrition - Michigan State University  
1984 - 1990 Associate Professor - School of Packaging, and Adjunct Associate Professor, Food Science & Human Nutrition - Michigan State University  
1979 - 1984 Assistant Professor - School of Packaging - Michigan State University  
1975 - 1979 Graduate Research Assistant - Food Science & Human Nutrition - Michigan State University  
1974 - 1975 Food Chemist - Fred Sanders Company, Detroit, Michigan  
1972 - 1974 Graduate Research Assistant - Food Science & Human Nutrition - Michigan State University

Dr. Bruce R. Harte is Director/Professor at the School of Packaging, Michigan State University, and an Adjunct Professor in the Department of Food Science and Human Nutrition. He has been a member of the packaging faculty since January 1979 and Director of the School since 1993.

Dr. Harte is also Associate Director of the School's Center for Food and Pharmaceutical Packaging Research. His research interests include product/package interaction and compatibility, product stability, barrier packaging and active packaging. Dr. Harte has had substantial interaction with the packaging and manufacturing industries both in the U.S. and internationally. He is currently an active board member of the International Association of Packaging Research Institutes.

### Selected Publications

Development of a Food Packaging Coating Material with Antimicrobial Properties. P. Limjaroen, E. Ryzer, H. Lockhart, B. Harte, 2002. Proceedings of WORLDPAK 2002, pp. 840-854. Published by CRC Press.

Mechanical, Physical and Barrier Properties of Polylactic Acid. R. Auras, B. Harte, S. Selke, R. Hernandez, 2002. Proceedings of WORLDPAK 2002, pp. 1011-1021. Published by CRC Press.

Decreasing Lipid Oxidation in Soybean Oil by a UV Absorber in the Packaging Material. M.A. Pascall, B.R. Harte, J.R. Giacin and J.I. Gray. Journal of Food Science, Volume 60, No. 5, 1995.

Diffusion of Oxygen into a Packaged Product (Apple Juice) with Simultaneous Oxidation of Ascorbic Acid. J.N. Kim, B.R. Harte, J.N. Cash and G. Burgess. J of Food Process Engineering 21 (1998) 279-300.

Development of a Gas-Phase Oxygen Biosensor using a Blue Copper-Containing Oxidase. A.E. Gardiol, R.J. Hernandez, B. Reinhamar, and B.R. Harte. Enzyme and Microbial Technology 18:347-352, 1996.

### 3. ดร.สุวัสสา พงษ์คำไฟ

1. ชื่อ – นามสกุล (ภาษาไทย) นางสุวัสสา พงษ์คำไฟ  
ชื่อ – นามสกุล (ภาษาอังกฤษ) Suwassa Pongamphai, Mrs.  
(formerly, Wilai Luewisutthichat)
2. เลขหมายบัตรประชาชน 3749900307796
3. ตำแหน่งปัจจุบัน รองศาสตราจารย์ ระดับ 9
4. หน่วยงานและสถานที่อยู่ที่ได้รับอนุญาตให้สอน พร้อมหมายเลขโทรศัพท์ โทรสาร และ e-mail  
ภาควิชาเคมี คณะวิศวกรรมศาสตร์ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี  
126 ถนนประชาอุทิศ แขวงบางมด เขตทุ่งครุ กรุงเทพฯ 10140  
โทรศัพท์ : 0-2470-9221-30 ต่อ 208 โทรสาร : 0-2428-3534  
e-mail : [suwassa.pon@kmutt.ac.th](mailto:suwassa.pon@kmutt.ac.th)

#### 5. ประวัติการศึกษา

- |           |                                                                         |
|-----------|-------------------------------------------------------------------------|
| 1993-1996 | D. Eng. (Chemical System Engineering)<br>The University of Tokyo, Japan |
| 1991-1993 | M. Eng. (Chemical Energy Engineering)<br>The University of Tokyo, Japan |
| 1985-1989 | B. Sc. (Food Science and Technology)<br>Kasetsart University, Thailand  |

#### 6. สาขาวิชาการที่มีความชำนาญพิเศษ (แตกต่างจากวุฒิการศึกษา) ระบุสาขาวิชาการ

- Fluidization
- Adsorption
- Extraction

#### 7. ประสบการณ์ที่เกี่ยวข้องกับการบริหารงานวิจัยทั้งภายในและภายนอกประเทศ

- 7.1 ผู้อำนวยการแผนงานวิจัย : ชื่อแผนงานวิจัย ไม่มี
- 7.2 หัวหน้าโครงการวิจัย : ชื่อโครงการวิจัย
  - 7.2.1 โครงการวิจัย การสกัดสารเข้ามิวนากากงา แห้งทุน ทุนอุดหนุนวิจัยจากสภาพวิจัยแห่งชาติ ปีงบประมาณ 2550
  - 7.2.2 โครงการวิจัย การสกัด [ 6 ] - Gingerol จากขิงพันธุ์ไทย (*Zingiber officinale*) ด้วยตัวทำละลาย แห้งทุน ทุนอุดหนุนวิจัยจากสภาพวิจัยแห่งชาติ ปีงบประมาณ 2549
  - 7.2.3 โครงการวิจัย การสกัดสารเคเทนิจากชาเขียวโดยใช้ คาร์บอนไดออกไซด์วิกฤติยิ่ง worst แห้งทุน ทุนอุดหนุนวิจัยจากสภาพวิจัยแห่งชาติ ปีงบประมาณ 2548
  - 7.2.4 โครงการวิจัย การสกัดสารนิบินจากเมล็ดสะเดาโดยใช้โมโนฟายด์ คาร์บอนไดออกไซด์เนื้อวิกฤต แห้งทุน ทุนอุดหนุนวิจัยจากสภาพวิจัยแห่งชาติ ปีงบประมาณ 2547

7.2.5 โครงการวิจัย แหล่งทุน	อุทกผลศาสตร์โรงกลานหลินฟลูอิตไดร์เบดสันวัสดุภาค ทุนอุดหนุนวิจัยจากสาขาวิชัยแห่งชาติ ปีงบประมาณ 2541
7.2.6 โครงการวิจัย แหล่งทุน	การศึกษาการถ่ายเทความร้อนและพัฒนาใบภัณฑ์ เพื่อท่านายการทำงานเครื่องต้มระเหยแบบพื้นที่มีใบกวน ทุนอุดหนุนวิจัยจากสาขาวิชัยแห่งชาติ ปีงบประมาณ 2540
7.2.7 โครงการวิจัย แหล่งทุน	การประยุกต์ใช้หดดูดภูมิโรงกลานหลินในการศึกษาผลศาสตร์ ของฟองอากาศในหนองอากาศ ทุนอุดหนุนวิจัยมหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี ประจำปีงบประมาณ 2539

### 7.3 งานวิจัยที่ทำเสร็จแล้ว : ชื่อผลงานวิจัย ปีที่พิมพ์ การเผยแพร่ และแหล่งทุน

- Imsanguan, P., Roaysubtawee, A., Borirak, R., Pongamphai, S., Douglas, S., and Peter L. Douglas, 2007, "Extraction of tocopherol and oryzanol from rice bran", *LWT - Food Science and Technology*, (available online).
- Bunjongla-iad, T., P. Jitputti, S. Douglas, S. Pongamphai, P. Silveston, P.L. Douglas and W. Teppaitoon, 2006, "Adsorption of Chromium (VI) Using Thai Coconut Shell Activated Carbon," *Asia Journal of Energy & Environment*, (available online).
- Douglas, S., S. Pongamphai, S. Lerdtraluck, S. Ponin, S. Polchai, A. Kaewchana and B. Osataworanun, 2006, " Adsorption of Copper (II) Ion from Aqueous Solution Using Soybean Hulls," The 2<sup>nd</sup> Joint International Conference on Sustainable Energy and Environment, November 21-23, Bangkok, Thailand.
- Winitorn, A., S. Douglas, S. Pongamphai, and W. Teppaitoon, 2006, "Modelling of Solid-Liquid Extraction from Plants," Internationnal Conference on Modeling in Chemical and Biological Engineering Sciences, Oct. 25-27, Bangkok, Thailand.
- Ajchariyapaporn, A., S. Douglas, P.L. Douglas and S. Pongamphai, 2006, "Simulation of SFE Process using Aspen Plus: Economic Evaluation," 1<sup>st</sup> International Conference on Natural Resources Engineering and Technology, July. 24-25, Malaysia.
- Ajchariyapaporn, A., S. Douglas, P.L. Douglas and S. Pongamphai, 2005, "Simulation of Nimbin Extraction Process using Aspen Plus," International Agricultural Engineering Conference, Dec. 6-9, Bangkok, Thailand.
- Bunjongla-iad, T., S. Pongamphai, S. Douglas, W. Teppaitoon and P. L. Douglas, 2005, "Adsorption of Metallic Ions from A Metal Plating Process on Activated Carbon," The 55<sup>th</sup> Canadian Chemical Engineering Conference, Oct 16-19 , Toronto, Ontario, Canada.

#### 4. รศ.ดร.สุภาณณ์ ตีกกลาง

1. ชื่อ – นามสกุล (ภาษาไทย) สุภาณณ์ ตีกกลาง  
ชื่อ – นามสกุล (ภาษาอังกฤษ) Supaporn Douglas
2. เลขบัตรประจำตัวประชาชน
3. ตำแหน่งปัจจุบัน รองศาสตราจารย์ ระดับ 9
4. หน่วยงานและสถานที่อยู่ที่ติดต่อได้สะดวก พร้อมหมายเลขโทรศัพท์ โทรสาร และ e-mail  
ภาควิชาวิศวกรรมเคมี มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี  
โทรศัพท์ : 0-24709221-30 โทรสาร : 0-24283534 e-mail : [supaporn.dou@kmutt.ac.th](mailto:supaporn.dou@kmutt.ac.th)

#### 5. ประวัติการศึกษา

- 1995 University of New South Wales, Sydney, Australia  
Degree: Ph.D, Food Engineering.
- 1985 Asian Institute of Technology, Bangkok, Thailand  
Degree: MSc., Food Engineering
- 1981 Chulalongkorn University, Bangkok, Thailand  
Degree: B.Sc., Food Technology

#### 6. สาขาวิชาการที่มีความชำนาญพิเศษ (แตกต่างจากภูมิการศึกษา) ระบุสาขาวิชาการ

- Food Processing
- Bioprocess Engineering
- Physical and Engineering Properties of Food and Biological Material
- Process Systems Engineering (modeling, simulation, control and optimisation)

#### 7. ประสบการณ์ที่เกี่ยวข้องกับการบริหารงานวิจัยทั้งภายในและภายนอกประเทศ

##### 7.1 ผู้อำนวยการแผนงานวิจัย : ชื่อแผนงานวิจัย

ไม่มี

##### 7.2 หัวหน้าโครงการวิจัย : ชื่อโครงการวิจัย

- 7.2.1 โครงการวิจัย การสกัดสารแอนติออกซิเดนท์จากผลิตภัณฑ์พอลอยได้จากหัว  
แหล่งทุน ทุนอุดหนุนวิจัยจากสถาบันวิจัยแห่งชาติ ปีงบประมาณ 2550
- 7.2.2 โครงการวิจัย การสกัดวิตามินซีจากใบปาล์มน้ำมัน  
แหล่งทุน ทุนอุดหนุนวิจัยจากสถาบันวิจัยแห่งชาติ ปีงบประมาณ 2548
- 7.2.3 โครงการวิจัย การประคุณภาพและการศึกษาคุณสมบัติของน้ำต้มเข้มข้น  
แหล่งทุน ทุนอุดหนุนวิจัยจากสถาบันวิจัยแห่งชาติ ปีงบประมาณ 2547
- 7.2.4 โครงการวิจัย การศึกษาเรืองเศรษฐศาสตร์เพื่อประโยชน์ด้านงานของ  
กระบวนการสกัดนิมบินจากสะเดา  
แหล่งทุน สำนักการพัฒนาแห่งชาติ ปีงบประมาณ 2546
- 7.2.5 โครงการวิจัย การสกัดสารนิมบินจากสะเดา  
แหล่งทุน ทุนอุดหนุนวิจัยจากสถาบันวิจัยแห่งชาติ ปีงบประมาณ 2543