

การลดรากและรากเปรี้ยวในน้ำส้มเขียวหวาน Citrus reticulata โดยใช้เปลือกไข่

นางสาวณัฐา เลาหกุลจิตต์

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต
ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร
บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย
ปีการศึกษา 2539

ISBN 974-636-520-7

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

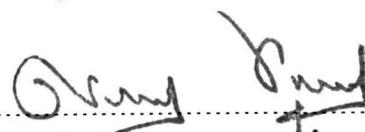
REDUCTION OF BITTERNESS AND SOURNESS IN TANGERINE
Citrus reticulata JUICE USING EGG SHELL

MISS NUTTA LAOHAKUNJIT

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements
for the Degree of Master of Science
Department of Food Technology
Graduate School
Chulalongkorn University
Academic Year 1996
ISBN 974-636-520-7

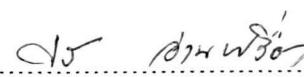
หัวข้อวิทยานิพนธ์ การลดรสขมและรสเปรี้ยวในน้ำส้มเขียวหวาน *Citrus reticulata* โดยใช้เปลือกไข่ โดย นางสาวณัฐา เจ้ากุลจิตต์ ภาควิชา เทคโนโลยีทางอาหาร อาจารย์ที่ปรึกษา รองศาสตราจารย์ ดร. ปราณี อ่านเปรื่อง อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม รองศาสตราจารย์ สุหร่าย สายศร

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรของปริญญามหาบัณฑิต

 คณะดีบันฑิตวิทยาลัย
(ศาสตราจารย์ นพ. ศุภวัฒน์ ชุติวงศ์)

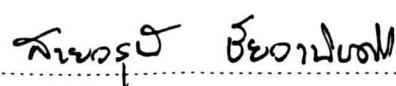
คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

 ประธานกรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร. ชัยยุทธ รังสิกายกุล)

 อาจารย์ที่ปรึกษา
(รองศาสตราจารย์ ดร. ปราณี อ่านเปรื่อง)

 อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม
(รองศาสตราจารย์ สุหร่าย สายศร)

 กรรมการ
(รองศาสตราจารย์ ดร. วรรณา ตุลยรัตน์)

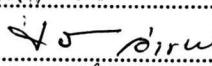
 กรรมการ
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สายวราพ ชัยวนิชศิริ)

พิมพ์ต้นฉบับที่ดัดย่อวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสีเขียวนี้เพียงแผ่นเดียว

ณัฐา เลหะลจิตต์ : การลดรสขมและรสเปรี้ยวในน้ำส้มเขียวหวาน *Citrus reticulata* โดยใช้เปลือกไข่ (REDUCTION OF BITTERNESS AND SOURNESS IN TANGERINE *Citrus reticulata* JUICE USING EGG SHELL) อ.ที่ปรึกษา : รศ. ดร. ปราณี อ่านเปรื่อง และ รศ. สุหราย สายศร, 131 หน้า ISBN 974-636-520-7

งานวิจัยนี้ได้ศึกษาการลดรสขมและรสเปรี้ยวในน้ำส้มเขียวหวานอย่างต่อเนื่องโดยใช้เปลือกไข่ธรรมชาติ และอย่างไม่ต่อเนื่องโดยใช้เปลือกไข่ธรรมชาติและเปลือกไข่ปลดโปรดีน การลดรสขมและรสเปรี้ยวในน้ำส้มอย่างต่อเนื่องในคอลัมน์ขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 1.5 ซ.ม ยาว 30 ซ.ม ขนาดอนุภาคเปลือกไข่ 20-40, 40-60 และ 60-80 เมช แพร space velocity (สัดส่วนระหว่างความเร็วการไหลต่อปริมาตรของเบดเปลือกไข่ในคอลัมน์) ภายใต้บรรยายกาศก้าวในโตรเจน 3 ระดับคือ 2, 4 และ 6 นาที⁻¹ พบร่องรอยของอนุภาคของเปลือกไข่ และ space velocity มีผลร่วมต่อการลดลงของลิโมนิน นารินจิน กรดซิตริก และสีอย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$) แต่ไม่มีผลต่อวิตามินซี และค่าคงทนบริกร้อยละอย่างมีนัยสำคัญ ($p > 0.05$) กล่าวคือเปลือกไข่ขนาดอนุภาค 60-80 เมช space velocity 2 นาที⁻¹ ลดปริมาณลิโมนิน นารินจิน ได้สูงสุดคิดเป็น 33.05% และ 17.85% ลดกรดซิตริกคิดเป็น 76.62% ลดปริมาณวิตามินซี 0.38% และค่าสีเปลี่ยนแปลงเล็กน้อย ส่วนในระบบไม่ต่อเนื่องพบว่าขนาดอนุภาค ปริมาณเปลือกไข่และเวลาในการเขย่า มีผลร่วมต่อการลดลงของ ลิโมนิน นารินจิน กรดซิตริก วิตามินซี และสี อย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$) และไม่มีผลต่อค่าคงทนบริกร้อยละอย่างมีนัยสำคัญ ($p > 0.05$) โดยที่เปลือกไข่ขนาดอนุภาค 60-80 เมช จำนวนร้อยละ 15 โดยน้ำหนักต่อปริมาตรน้ำส้ม ในเวลา 60 นาที สามารถลดปริมาณลิโมนินได้สูงสุด 31.56% ซึ่งภายใต้ภาวะที่ปริมาณลิโมนินลดลงได้สูงสุดนั้น ปริมาณนารินจิน และกรดซิตริกจะลดลงได้สูงสุดเช่นกัน คิดเป็น 24.02% และ 74.05% ตามลำดับ ลดปริมาณวิตามินซี 17.30% ทำให้สีเปลี่ยนแปลงเล็กน้อย ในการลดรสขมและรสเปรี้ยวด้วยวิธีไม่ต่อเนื่องโดยใช้เปลือกไข่ปลดโปรดีน พบร่องรอยของอนุภาค ปริมาณเปลือกไข่ และเวลาในการเขย่ามีผลร่วมต่อการลดลงของลิโมนิน นารินจิน กรดซิตริก และวิตามินซี อย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$) แต่ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงค่าสีและค่าคงทนบริกร้อยละ 60 คือเปลือกไข่ขนาดอนุภาค 60-80 เมช จำนวนร้อยละ 15 โดยน้ำหนักต่อปริมาตรน้ำส้ม ในเวลา 60 นาที สามารถลดปริมาณลิโมนิน นารินจิน กรดซิตริก ได้สูงสุด คิดเป็น 33.55%, 24.46% และ 30.73% ตามลำดับ ส่วนปริมาณวิตามินซีลดลง 7.98% การประเมินสมบัติทางประสาทสัมผัสด้านรสขมของปริมาณลิโมนินในน้ำส้มและในน้ำกลัน พบร่องรอยของอนุภาคในน้ำส้มและในน้ำกลัน เป็นปฏิกิริยาโดยตรงกับปริมาณลิโมนินที่เพิ่มขึ้น ($R^2 = 0.93$ และ $R^2 = 0.95$) ตามลำดับ แต่ผู้ทดสอบสามารถรับรสในน้ำกลันได้ดีกว่ารสในน้ำส้ม การศึกษาผลของอายุการเก็บของน้ำส้มกระป๋องที่ผ่านกระบวนการลดรสขมและรสเปรี้ยวอย่างไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ปลดโปรดีนและเปลือกไข่ธรรมชาติเปรียบเทียบกับน้ำส้มที่ไม่ผ่านกระบวนการลดรสขมและรสเปรี้ยว ที่อุณหภูมิ 4 °C เป็นเวลา 3 เดือน พบร่องรอยของอนุภาคในน้ำส้มและในน้ำกลัน เป็นปฏิกิริยาโดยตรงกับปริมาณลิโมนิน นารินจิน วิตามินซี และสี อย่างมีนัยสำคัญ ($p \leq 0.05$) ซึ่งน้ำส้มที่ไม่ผ่านกระบวนการลดรสขมและรสเปรี้ยวจะมีค่าคงกล่าวสูงกว่าน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการลดรสขมและรสเปรี้ยวอย่างไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ปลดโปรดีนและเปลือกไข่ธรรมชาติ

ภาควิชา เทคโนโลยีทางอาหาร
สาขาวิชา เทคโนโลยีทางอาหาร
ปีการศึกษา 2539

ลายมือชื่อนิสิต  คามาล คงคาว
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา 
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม 

พิมพ์ต้นฉบับที่ด้วยอวิทยานิพนธ์ภายในกรอบสีเขียวนี้เพียงแผ่นเดียว

C727245 : MAJOR FOOD TECHNOLOGY

KEY WORD: DEBITTER / LIMONIN / EGG SHELL / ORANGE JUICE

NUTTA LAOHAKUNJIT : REDUCTION OF BITTERNESS AND SOURNESS IN
TANGERINE Citrus reticulata JUICE USING EGG SHELL. THESIS ADVISOR :
ASSO. PROF. PRANEE ANPRUNG, Ph.D. AND ASSO. PROF. SURAI SAISORN,
131 pp. ISBN 974-636-520-7

The purpose of this research are to study a method of debittering orange juice in a continuous process using untreated egg shell and batch process using untreated egg shell and treated egg shell with base. In continuous process, the condition used was column 30 cm.x 1.5 cm.i.d., with various particle sizes 20-40, 40-60 and 60-80 mesh, space velocity in nitrogen atmosphere 2, 4 and 6 min⁻¹. In this condition, the contents of limonin, naringin, citric acid and color were significantly decrease ($p \leq 0.05$) but those of vitamin C and °Brix remained unchanged. Space velocity of 2 min⁻¹ with 60-80 mesh size were used in this experiment to obtain a maximum reduction of limonin and naringin contents (33.05% and 17.85%, respectively). When all column volume were combined, there was a net 0.38% loss of vitamin C and no change in color. In a batch process using untreated egg shell, the results indicated that the contents of limonin, naringin, citric acid, vitamin C and color were significantly affected by particle sizes of egg shell, weight by volume of orange, and reaction time. To obtain a maximum reducing of limonin content for 1 hour of reaction time and 15 gm of egg shell with 60-80 mesh in size per 100 ml. of orange juice was applied. At this condition, the limonin content was decrease 31.56% and the contents of naringin, citric acid and vitamin C was lost 24.02%, 174.05% and 17.30%, respectively. There was slightly change in color. In a batch process using egg shell treated with KOH 20%, the results indicated that the content of limonin, naringin, citric acid and vitamin C were significantly affected by particle sizes of egg shell, weight by volume of orange and reaction time. There was no significantly change in color and °Brix. It was found that a maximum of limonin content would be obtained if 15 gm of egg shell with 60-80 mesh in size per 100 ml. of orange juice were applied for an hour of reaction time. At this condition, the limonin content was decrease 33.55%, 24.46% and 30.73% but vitamin C was loss 7.98%. Organoleptic taste of limonin in orange juice and distilled water were evaluated. Panelists said that bitterness of limonin in orange juice and distilled water were significantly correlated directly with limonin contents in orange juice and distilled water ($R^2=0.93$ and 0.95, respectively). However they can detect the bitterness in distilled water better than in orange juice. The treated and untreated canned orange juice were storaged at 4 °C for 3 months. The results suggested that the contents of limonin, naringin, vitamin C and color were significantly affected by storage time. We also found that the contents of limonin, naringin, vitamin C and color of untreated canned orange juice were higher than those of batch processed canned orange juice.

ภาควิชา เทคโนโลยีทางอาหาร

ลายมือชื่อนักศึกษา ณัฐา คำศรีกุล

สาขาวิชา เทคโนโลยีทางอาหาร

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา อ.ดร.นันดา ใจดี

ปีการศึกษา 2539

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม นางสาว สารสกุล ใจดี

กิตติกรรมประกาศ

ข้าพเจ้ารู้สึกซาบซึ้งในพระคุณของ รองศาสตราจารย์ ดร. ปราณี อ่าันเบรื่อง อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ ที่ประสมิทธิ์ประสาทวิชาความรู้ ส่งเสริมและผลักดันให้มีผลงานทางวิชาการ รวมทั้งชี้แนะแนวทางและข้อคิดเห็นต่างๆ ที่เป็นประโยชน์อย่างยิ่งในการวิจัยและในการดำเนินชีวิตประจำวัน ตลอดทั้งตรวจสอบและแก้ไขข้อความต่างๆ ในการเขียนวิทยานิพนธ์น้อย่างดีที่สุด และข้าพเจ้าขอระลึกถึงพระคุณของ รองศาสตราจารย์ สุหร่าย สายศร อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม ไปครบหนาเท่านานนี้เปรียบเสมือนแม่น้ำที่สอง ที่เป็นกำลังใจ หวังดี ช่วยชี้แนะแนวทางและส่งเสริมให้ข้าพเจ้ามีความเจริญก้าวหน้าในการศึกษา ตลอดมา อีกทั้งเป็นผู้ผลักดันให้เกิดวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ ได้กรุณາให้คำแนะนำให้ความรู้และข้อคิดเห็นที่เป็นประโยชน์อย่างยิ่งในการวิจัย ติดต่อจัดหาเครื่องมือและสนับสนุนเงินทุนบางส่วนที่ใช้ในการวิจัย ตรวจสอบและแก้ไขวิทยานิพนธ์ ขอขอบขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร. ชัยยุทธ รัญพิทยากุล รองศาสตราจารย์ ดร. วรรณี ตุลยธัญ และ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สายรุพ ชัยวนิชศิริ ที่ได้กรุณาสละเวลาอันมีค่ามาทำหน้าที่เป็นกรรมการสอบวิทยานิพนธ์นี้ ขอขอบพระคุณ อ. สุรี สุนทรธรรม หัวหน้าภาควิชาอาหารเคมี ที่กรุณาเอื้อเฟื้อสถานที่และอุปกรณ์ในการทำวิจัย ขอขอบคุณบันฑิตวิทยาลัยที่สนับสนุนเงินทุนวิจัยบางส่วน ขอขอบคุณคุณสุนันท์ วงศ์กาญจน์ส่อง และคุณรัชนีพร ตนเจริญสุข ศูนย์เครื่องมือวิจัยวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี จุฬาฯ ที่ให้คำแนะนำและอำนวยความสะดวกในการตรวจเคราะห์ด้วยเครื่อง HPLC และกล้องจุลทรรศน์อิเลคตรอนแบบสแกน ขอขอบคุณคุณมนฑาติพิย์ ยุ่นลาด สถาบันค้นคว้าและพัฒนาผลิตภัณฑ์อาหาร มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ อำนวยความสะดวกในการใช้เครื่อง Retort เพื่อวิเคราะห์หาค่า Fo ขอขอบคุณบริษัท Royal Cans ที่กรุณาเอื้อเพื่อกระปองที่ใช้ในงานวิจัย ขอขอบคุณ คุณพงศ์ศักดิ์ บริษัท กรุงเทพธุรกิจ จำกัด ให้คำแนะนำและอำนวยความสะดวกในการวัดสีด้วยเครื่องวัดสี ขอขอบคุณเจ้าหน้าที่ภาควิชาอาหารเคมีทุกท่านที่อำนวยความสะดวกในการทำวิจัย และท้ายนี้ขอขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ พรรณี ชินรักษ์ และรองศาสตราจารย์ ดร. กันยารัตน์ ไชยสุตและคณาจารย์ทุกท่านที่ช่วยส่งเสริมให้ผู้วิจัยได้มีความรู้ จนประสบผลสำเร็จในการศึกษา โดยเฉพาะคุณพ่อและคุณแม่ ที่ส่งเสริมการศึกษาของลูกเป็นอย่างดี รวมทั้งขอบคุณ พี่-น้อง หวาน และเพื่อนพ้องทุกๆ ท่าน ที่กรุณาสละเวลาและแรงงานช่วยเหลือสนับสนุนและเป็นกำลังใจคอยเป็นห่วงเป็นใจตลอดมา ทำให้งานวิจัยนี้สำเร็จลุล่วงได้ด้วยดี

สารบัญ

หน้า

บทคัดย่อภาษาไทย	๑
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ	๑
กิตติกรรมประกาศ	๗
สารบัญ	๙
สารบัญตาราง	๙
สารบัญรูป	๙
บทที่	
1. บทนำ	1
2. วารสารปริทัศน์	4
3. อุปกรณ์และวิธีดำเนินการวิจัย	26
4. ผลการวิจัย	38
5. อภิปรายผลการทดลอง	82
6. สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ	94
เอกสารอ้างอิง	97
ภาคผนวก	
ก. การวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมี	105
ข. การวิเคราะห์ทางสถิติ	116
ค. แบบทดสอบทางภาษาทั่วไป	124
ง. การเปรียบเทียบความสามารถของสารดูดซับสังเคราะห์ในการดูดซับสารให้รสมัน	127
ประวัติผู้เขียน	131

สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
1 องค์ประกอบทางเคมีโดยประมาณของน้ำส้มคัน.....	5
2 ค่าเฉลี่ยองค์ประกอบของเปลือกไข่	19
3 องค์ประกอบอินทรีย์ของเปลือกไข่ในส่วนต่างๆ ของเปลือกไข่	21
4 องค์ประกอบทางเคมีของน้ำส้มเขียวหวานสด	38
5 ค่าเฉลี่ยร้อยละขององค์ประกอบทางเคมีที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการ ดูดซับอย่างต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติโดยรวมปริมาณเบดการให้ผลลัพธ์ของ น้ำส้มทั้ง 5 ครั้ง	43
6 ค่าความแตกต่างของสี (ΔE) ของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่างต่อเนื่อง ด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติเทียบกับน้ำส้มก่อนผ่านกระบวนการดูดซับ	44
7 ค่าเฉลี่ยร้อยละขององค์ประกอบทางเคมีของน้ำส้มที่ลดลงโดยกระบวนการดูดซับ อย่างไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติขนาดต่างๆ	51
8 ค่าความแตกต่างของสี (ΔE) ของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่างไม่ต่อเนื่อง ด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติเทียบกับน้ำส้มก่อนผ่านกระบวนการดูดซับ	52
9 การเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยร้อยละของปริมาณลิโมนิน นารินเจน กรดซีตริก และ วิตามินซีที่ลดลงโดยใช้เปลือกไข่ธรรมชาติด้วยกระบวนการดูดซับอย่างต่อเนื่อง และไม่ต่อเนื่อง	58
10 ค่าเฉลี่ยร้อยละขององค์ประกอบทางเคมีที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับ อย่างไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ปลดดโปรดีน	60
11 ค่าความแตกต่างของสี (ΔE) ของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่างไม่ต่อเนื่อง ด้วยเปลือกไข่ปลดดโปรดีนเทียบกับน้ำส้มก่อนผ่านกระบวนการดูดซับ	61

สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
12 การเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยร้อยละของปริมาณลิโมนิน นารินจิน การดซิตริกและวิตามินซีที่ลดลงในน้ำส้มโดยใช้เปลือกไข่ธรรมชาติและปลดโปรตีนด้วยกระบวนการกรุดชั้บอย่างไม่ต่อเนื่อง	67
13 การเปรียบเทียบปริมาณแคลเซียมและโพตัสเซียมในน้ำส้มที่ไม่ผ่านกระบวนการกรุดชั้บกับน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการกรุดชั้บอย่างไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติและเปลือกไข่ปลดโปรตีน	68
14 การเปลี่ยนแปลงองค์ประกอบทางเคมีของน้ำส้มกระป่องที่ระยะเวลาการเก็บประมาณ 3 เดือน ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส	75
15 การเปลี่ยนแปลงค่าความแตกต่างของสี (ΔE) ของน้ำส้มกระป่องที่ระยะเวลาการเก็บประมาณ 3 เดือน อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส	76
16 การเทียบมาตรฐานของปริมาณลิโมนินวิเคราะห์โดย HPLC ปริมาตร 10 มล. เปรียบเทียบระหว่าง spiked juice sample และ unspiked juice sample	110
17 การวิเคราะห์ความแปรปรวนการลดรสมะและรสเปรี้ยวในน้ำส้มเขียวหวานในกระบวนการกรุดชั้บอย่างต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติ	116
18 การวิเคราะห์ความแปรปรวนการลดรสมะและรสเปรี้ยวในน้ำส้มเขียวหวานในกระบวนการกรุดชั้บอย่างไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติ	118
19 การวิเคราะห์ความแปรปรวนการลดรสมะและรสเปรี้ยวในน้ำส้มเขียวหวานในกระบวนการกรุดชั้บอย่างไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ปลดโปรตีน	120
20 การวิเคราะห์ความแปรปรวนของระดับความขมของปริมาณลิโมนินในน้ำกลันที่ทดสอบ ความแตกต่างโดยใช้วิธี Scoring test	122
21 การวิเคราะห์ความแปรปรวนของระดับความขมของปริมาณลิโมนินในน้ำกลันที่ทดสอบ ความแตกต่างโดยใช้วิธี Ranking test เปรียบเทียบตามวิธีของ Fisher และ Yates (1942)	122

สารบัญตาราง (ต่อ)

ตารางที่	หน้า
22 การวิเคราะห์ความแปรปรวนของระดับความขมของปริมาณลิโมนินในน้ำส้มเขียวหวาน ที่ทดสอบความแตกต่างโดยใช้วิธี Scoring test	123
23 การวิเคราะห์ความแปรปรวนของระดับความขมของปริมาณลิโมนินในน้ำส้มเขียวหวาน ที่ทดสอบความแตกต่างโดยใช้วิธี Ranking test เปลี่ยนคะแนนตามวิธีของ Fisher และ Yates (1942)	123
24 เปรียบเทียบกระบวนการกรุดชั้บสารให้สมและกรดในกรพพรุตของสารกรุดชั้บ สังเคราะห์ชนิดต่างๆ	127
25 เปรียบเทียบความสามารถในการกรุดชั้บของสารกรุดชั้บบางชนิด	129
26 เปรียบเทียบศักยภาพของเรซินชนิดต่างๆที่ใช้ในการลดรสขมและลดกรด	130

สารบัญรูป

รูปที่

หน้า

1 โครงสร้างภาคตัดขวางของเปลือกไข่	20
2 ภาคตัดขวางของเปลือกไข่แสดงสารประกอบอินทรีย์ (ด้านซ้าย) และโครงสร้างผลึก (Crystalline structure) (ด้านขวา)	22
3 แผนการทดลองโดยรวม	28
4 การเตรียมน้ำส้ม	29
5 การเตรียมเปลือกไข่ปลอดโปรตีนและเปลือกไข่ธรรมชาติ	32
6 แผนผังกระบวนการลดรสขมและรสเปรี้ยวอย่างต่อเนื่องและอุปกรณ์อื่นๆ	33
7 กระบวนการลดรสขมและรสเปรี้ยวในน้ำส้มอย่างไม่ต่อเนื่อง	34
8 แสดงโครงสร้างเปลือกไข่จากกล้องจุลทรรศน์อิเลคตรอนแบบสแกน (a)โครงสร้าง ของเปลือกไข่ขนาดอนุภาค 60-80 เมช กำลังขยาย 100 เท่า (b)โครงสร้าง ภาคตัดขวางของเปลือกไข่ธรรมชาติกำลังขยาย 200 เท่า	39
9 (a) พื้นผิวด้านในของเปลือกไข่ธรรมชาติกำลังขยาย 200 เท่า (b) พื้นผิวด้านในของเปลือกไข่ธรรมชาติกำลังขยาย 350 เท่า	40
10 (a) โครงสร้างพื้นผิวด้านนอกของเปลือกไข่ปลอดโปรตีนกำลังขยาย 50 เท่า (b) โครงสร้างพื้นผิวด้านในของเปลือกไข่ปลอดโปรตีนกำลังขยาย 350 เท่า	41
11 ค่าเฉลี่ยร้อยละปริมาณลิโมนินที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่าง ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติ ขนาด 20-40 เมช (ก), 40-60 เมช(ข) และ 60-80 เมช (ค)	45
12 โครงมาโทแกรมของการวิเคราะห์ปริมาณลิโมนินในน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับ อย่างต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติ	46

สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่	หน้า
13 ค่าเฉลี่ยร้อยละปริมาณนารินเจนที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับ อย่างต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติ ขนาด 20-40 เมช (ก), 40-60 เมช(ข) และ ^{.....} 60-80 เมช (ค)	47
14 ค่าเฉลี่ยร้อยละปริมาณกรดซิต蕊กที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่าง ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติ ขนาด 20-40 เมช (ก), 40-60 เมช(ข) และ ^{.....} 60-80 เมช (ค)	48
15 ค่าเฉลี่ยร้อยละปริมาณวิตามินซีที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับ อย่างต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติ ขนาด 20-40 เมช (ก), 40-60 เมช(ข) และ ^{.....} 60-80 เมช (ค)	49
16 ค่าเฉลี่ยร้อยละของปริมาณลิโมนินที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่าง ไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติ ขนาด 20-40 เมช (ก), 40-60 เมช(ข) และ ^{.....} 60-80 เมช (ค)	53
17 โคลมาโทแกรมการวิเคราะห์ปริมาณลิโมนินในน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับ อย่างไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติ	54
18 ค่าเฉลี่ยร้อยละของปริมาณนารินเจนที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่าง ไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติ ขนาด 20-40 เมช (ก), 40-60 เมช (ข) และ ^{.....} 60-80 เมช (ค)	55
19 ค่าเฉลี่ยร้อยละของปริมาณกรดซิต蕊กที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่าง ไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติ ขนาด 20-40 เมช (ก), 40-60 เมช(ข) และ ^{.....} 60-80 เมช (ค)	56
20 ค่าเฉลี่ยร้อยละของปริมาณวิตามินซีที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่าง ไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ธรรมชาติ ขนาด 20-40 เมช (ก), 40-60 เมช(ข) และ ^{.....} 60-80 เมช (ค)	57

สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่	หน้า
21 ค่าเฉลี่ยร้อยละของปริมาณลิโมนินที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่างไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ปลดโปรตีน ขนาด 20-40 เมช (ก), 40-60 เมช(ข) และ 60-80 เมช (ค)	62
22 โคมาราโถแกร์มการวิเคราะห์ปริมาณลิโมนินในน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่างไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ปลดโปรตีน	63
23 ค่าเฉลี่ยร้อยละของปริมาณนารินจินที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่างไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ปลดโปรตีน ขนาด 20-40 เมช (ก), 40-60 เมช(ข) และ 60-80 เมช (ค)	64
24 ค่าเฉลี่ยร้อยละของปริมาณกรดซิตริกที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่างไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ปลดโปรตีน ขนาด 20-40 เมช (ก), 40-60 เมช(ข) และ 60-80 เมช (ค)	65
25 ค่าเฉลี่ยร้อยละของปริมาณวิตามินซีที่ลดลงของน้ำส้มที่ผ่านกระบวนการดูดซับอย่างไม่ต่อเนื่องด้วยเปลือกไข่ปลดโปรตีน ขนาด 20-40 เมช (ก), 40-60 เมช(ข) และ 60-80 เมช (ค)	66
26 ปริมาณลิโมนินในน้ำกลั่นที่สามารถตรวจสอบระดับความคงทนของรสชาติสัมผัสโดยวิธี Scoring Test	70
27 ปริมาณลิโมนินในน้ำส้มที่สามารถตรวจสอบระดับความคงทนของรสชาติสัมผัสโดยวิธี Scoring Test	71
28 ปริมาณลิโมนินในน้ำกลั่นที่สามารถตรวจสอบระดับความคงทนของรสชาติสัมผัสโดยวิธี Ranking Test	72
29 ปริมาณลิโมนินในน้ำส้มที่สามารถตรวจสอบระดับความคงทนของรสชาติสัมผัสโดยวิธี Ranking Test	73
30 การเปลี่ยนแปลงปริมาณลิโมนินในน้ำส้มกระป่องที่ระยะเวลาการเก็บประมาณ 3 เดือน ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส	77

สารบัญรูป (ต่อ)

รูปที่	หน้า
31 ค่าเฉลี่ยร้อยละของปริมาณลิโมนินที่เพิ่มขึ้นของน้ำสัมกระป๋องที่ระยะเวลาการเก็บ ประมาณ 3 เดือน ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส	78
32 การเปลี่ยนแปลงปริมาณนารินเจ็นในน้ำสัมกระป๋องที่ระยะเวลาการเก็บประมาณ 3 เดือน ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส	79
33 การเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดซิตริกในน้ำสัมกระป๋องที่ระยะเวลาการเก็บประมาณ 3 เดือน ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส	80
34 การเปลี่ยนแปลงปริมาณวิตามินซีในน้ำสัมกระป๋องที่ระยะเวลาการเก็บประมาณ 3 เดือน ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส	81
35 กราฟคำนวนของสารละลายนารินเจ็น	106
36 โคมากोแกรมของสารละลายนารินเจ็นมาตรฐานในน้ำกลั่น	111
37 น้ำสัมเขียวหวานก่อนผ่านกระบวนการดูดซับและหลังผ่านกระบวนการดูดซับ ..	115