

การผลิตมะเขือเทศผงด้วยวิธีทำแห้งสุญญากาศแบบโฝม

นางสาวธนวรรณ จิมา

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

สาขาวิชาเทคโนโลยีทางอาหาร ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร

คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2543

ISBN 974-13-1321-7

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

PRODUCTION OF TOMATO POWDER BY VACUUM FOAM-DRYING

Miss Tanawan Chimma

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements  
for the Degree of Master of Science in Food Technology

Department of Food Technology

Faculty of Science

Chulalongkorn University

Academic Year 2000

ISBN 974-13-1321-7

หัวข้อวิทยานิพนธ์                      การผลิตมะเขือเทศผงด้วยวิธีทำแห้งสุญญากาศแบบโฝม  
โดย    นางสาวธนวรรณ จิมมา  
สาขาวิชา                                    เทคโนโลยีทางอาหาร  
อาจารย์ที่ปรึกษา                          ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุรพงศ์ นวังคส์ตฤศาสน์

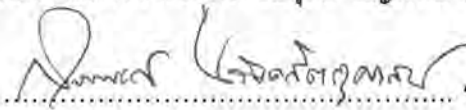
---


คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้หัวข้อวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วน  
หนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโทบริหารธุรกิจ

  
..... คณบดีคณะวิทยาศาสตร์  
(รองศาสตราจารย์ ดร. วันชัย โพธิ์พิจิตร)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

  
..... ประธานกรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ ดร. ชัยยุทธ ธีรพิทยากุล)

  
..... อาจารย์ที่ปรึกษา  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุรพงศ์ นวังคส์ตฤศาสน์)

  
..... กรรมการ  
(รองศาสตราจารย์ ดร. พิชรี ปานกุล)

ธนวรรณ ฉิมมา : การผลิตมะเขือเทศผงด้วยวิธีทำแห้งสูญญากาศแบบโฟม  
(PRODUCTION OF TOMATO POWDER BY VACUUM FOAM-DRYING)

อ. ที่ปรึกษา : ผศ. ดร. สุรพงศ์ นวัจนัตถคุณาศน์, 118 หน้า. ISBN 974-13-1321-7.

งานวิจัยนี้ได้ศึกษา การผลิตมะเขือเทศผงด้วยวิธีทำแห้งสูญญากาศแบบโฟม โดยศึกษาลักษณะ ปริมาณของแข็งทั้งหมดในมะเขือเทศเข้มข้น ปริมาณสารที่ทำให้เกิดโฟม (glyceryl monostearate, GMS) และ เวลาในการตีปั่นต่อความหนาแน่นของโฟมและอัตราการยุบตัวของโฟมในการหาสภาวะการเกิดโฟมที่คงตัว ผล ของปริมาณสารที่ทำให้เกิดโฟม อุณหภูมิทำแห้ง และความหนาชั้นโฟมต่อคุณภาพด้านต่างๆ ของมะเขือเทศผง ในการหาสภาวะการทำแห้งสูญญากาศ แล้วเปรียบเทียบคุณภาพด้านต่างๆ ของมะเขือเทศผงที่ผลิตขึ้น กับ มะเขือเทศผงทางการค้า รวมถึง ศึกษาผลของสารป้องกันการจับตัวเป็นก้อน (silicon dioxide, SiO<sub>2</sub>) ต่อการ เปลี่ยนแปลงคุณภาพมะเขือเทศผงระหว่างการเก็บในถุงลามิเนต (PET/PE/Al/PE/LLDPE) ภายใต้ก๊าซไนโตรเจน ที่อุณหภูมิห้อง (35-40 องศาเซลเซียส) ผลการทดลอง พบว่า สภาวะที่เหมาะสมในการเกิดโฟมที่คงตัว คือ มะเขือเทศเข้มข้นที่มีปริมาณของแข็งทั้งหมด 31 % (โดยน้ำหนักเปียก) ปริมาณสารที่ทำให้เกิดโฟม 1% (โดยน้ำหนักแห้ง) และเวลาในการตีปั่น 7 นาที พบว่า มีความหนาแน่นของโฟม 0.36 กรัมต่อมิลลิลิตร และมีอัตราการยุบตัวของโฟม 3.31 % (โดยปริมาตรโฟมต่อชั่วโมง) สภาวะที่เหมาะสมในการทำแห้งสูญญากาศ คือ ปริมาณสารที่ทำให้เกิดโฟม 1% (โดยน้ำหนักแห้ง) อุณหภูมิทำแห้ง 65 องศาเซลเซียส และมีความหนาชั้นโฟม 3 มิลลิเมตร ขนาด 12 เซนติเมตร x 12 เซนติเมตร ภายใต้สภาวะความดันบรรยากาศสัมบูรณ์ 1±0.05 นิ้วปรอท พบว่า ใช้เวลาในการทำแห้ง 110 นาที มีปริมาณความชื้น 2.20% (โดยน้ำหนักแห้ง) ระยะการยุบตัวของโฟม 1.90 มิลลิเมตร ปริมาณวิตามินซี 36.86 มิลลิกรัม ต่อ 100 กรัม น้ำหนักแห้ง ค่าสีที่วัดในระบบสี Hunter ในรูปผง โดยมีค่าความสว่าง(L) 60.35 ค่าสีแดง(a) 20.30 และค่าสีเหลือง(b) 33.06 ค่าสีหลังคั้นตัว ที่มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ 28 องศาบริกซ์ มีค่าความสว่าง(L) 37.81 ค่าสีแดง(a) 14.88 และค่าสีเหลือง(b) 13.51 ความหนืดหลังคั้นตัว ที่มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ 13 องศาบริกซ์ 84.78 พอยซ์ และค่าการกระจายตัว ที่วัดการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 520 นาโนเมตร 0.209 รวมถึงการประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสด้านการยอมรับรวม ในรูปผงและหลังคั้นตัวสูงสุด และเมื่อนำมะเขือเทศผงที่ผลิตขึ้น เปรียบเทียบกับมะเขือเทศผงทางการค้า พบว่า มะเขือเทศผงที่ผลิตขึ้น มีปริมาณความชื้น 2.15 % (โดยน้ำหนักเปียก) และปริมาณกรดในรูปกรดซิตริก 6.93 % (โดยน้ำหนักเปียก) อยู่ในช่วงเดียวกัน ส่วนความหนาแน่นปรากฏ 0.77 กรัมต่อมิลลิลิตร มีค่าสูงกว่า ค่าสีในรูปผงและหลังคั้นตัวดังที่กล่าวมาแล้วข้างต้น มีค่าต่ำกว่า ส่วนการประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสด้านการยอมรับรวมไม่แตกต่างกัน เมื่อเก็บผลิตภัณฑ์ในถุงลามิเนต ภายใต้ก๊าซไนโตรเจน ที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 6 สัปดาห์ พบว่า มีปริมาณความชื้น ค่า water activity (a<sub>w</sub>) และการจับตัวเป็นก้อนเพิ่มขึ้น ส่วนปริมาณวิตามินซี ค่าการกระจายตัวและค่าสี ลดลงตามระยะเวลาการเก็บ การใช้ SiO<sub>2</sub> ในปริมาณ 0.5 หรือ 1.0 % (โดยน้ำหนักเปียก) มีผลช่วยชะลอการเพิ่มขึ้นของการจับตัวเป็นก้อน และการลดลงของค่าการกระจายตัวของมะเขือเทศผงอย่างมีนัยสำคัญ (p≤0.05)

ภาควิชา เทคโนโลยีทางอาหาร  
สาขาวิชา เทคโนโลยีทางอาหาร  
ปีการศึกษา 2543

ลายมือชื่อนิสิต.....  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา.....  
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาร่วม.....

# # 4072268923 : MAJOR FOOD TECHNOLOGY

KEY WORD: TOMATO POWDER / VACUUM FOAM-DRYING/ VACUUM FOAM-DRIED TOMATO POWDER  
 TANAWAN CHIMMA: PRODUCTION OF TOMATO POWDER BY VACUUM FOAM-DRYING.  
 THESIS ADVISOR: ASSIST. PROF. SURAPONG NAVANKASATTUSAS, Ph.D., 118 pp. ISBN  
 974-13-1321-7

The purpose of this study was to investigate the effects of total solids in tomato paste, foaming agent (glyceryl monostearate, GMS) and whipping time on foam density and foam collapse rate in stable foam formation in production of tomato powder by vacuum-foam drying. In addition, this research aims to study the effects of foaming agent, drying temperature and thickness of foam layer on the qualities of tomato powder. Tomato powder produced in this investigation was compared to commercial tomato powder on various quality attributes. The effects of anticaking agent (silicon dioxide, SiO<sub>2</sub>) on the quality changes of product packed in laminated sachet (PET/PE/Al/PE/LLDPE) under nitrogen atmosphere during storage at room temperature (35-40°C) were also studied. The results showed that the most suitable condition in stable foaming was that with total solids in tomato paste of 31%wb, foaming agent of 1%db and whipping time of 7 min, could develop foam with foam density of 0.36 g/ml and foam collapse rate of 3.31% (by foam volume per hour). The suitable condition in vacuum drying was that with foaming agent of 1%db, drying temperature of 65 °C and thickness of foam layer of 3 mm with 12 cm x 12 cm size in vacuum at 1±0.05 in. Hg absolute pressure. The results showed that tomato powder at drying time of 110 min exhibited moisture content of 2.20 %db, foam shrinkage of 1.90 mm and vitamin C content of 36.86 mg/100g db. The color, measured as Hunter color, of powder exhibited lightness (L) of 60.35, redness (a) 20.30, and yellowness (b) 33.06 and the color of the reconstituted paste with total soluble solids of 28 °Brix exhibited lightness (L) of 37.81, redness (a) of 14.88 and yellowness (b) of 13.51. The viscosity of the reconstituted paste with total solids of 13 °Brix was 84.78 P. The product had dispersibility, expressed as optical density of the supernatant at 520 nm, of 0.209 and also gave the highest overall acceptability of organoleptic evaluation in tomato powder and the reconstituted paste. Tomato powder produced in this condition was compared to commercial tomato powder. The result showed that product had comparable moisture content of 2.15 %wb and titratable acidity as citric acid of 6.93 %wb. Its bulk density of 0.77 g/ml was higher but the color of tomato powder and reconstituted paste were lower. The overall scores of organoleptic acceptability were indifferent. After storage at room temperature for 6 weeks in laminated sachet under nitrogen atmosphere, it was found that moisture content, water activity (a<sub>w</sub>) and caking of product increased while color, vitamin C content and dispersibility of product decreased. The anticaking agent dose of 0.5 or 1.0 %wb could retard the caking development and reducing dispersibility of product during storage significantly (p≤0.05).

Department      Food Technology  
 Field of study    Food Technology  
 Academic year    2000

Student 's signature.....*Tanawan Chimma*.....  
 Advisor 's signature.....*Surapong Navankasattusas*.....  
 Co-advisor 's signature.....-.....

## กิตติกรรมประกาศ

ผู้วิจัยขอกราบขอบพระคุณ ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. สุรพงศ์ นววงศ์สัตตศาสตร์ อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ เป็นอย่างสูงที่กรุณาให้คำแนะนำ ความช่วยเหลือ และให้ข้อคิดเห็นต่างๆ ตลอดจนตรวจแก้ไขเพื่อให้วิทยานิพนธ์นี้สมบูรณ์

ขอกราบขอบพระคุณ รองศาสตราจารย์ ดร. ชัยยุทธ ธีญพิทยากุล และรองศาสตราจารย์ ดร. พัชรี ปานกุล ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย ที่กรุณาสละเวลามาร่วมเป็นกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ และให้คำแนะนำอันเป็นประโยชน์

ขอขอบพระคุณบริษัท สตรองแพ็ค จำกัด (มหาชน) ที่กรุณาให้ความอนุเคราะห์บรรจุภัณฑ์

ขอขอบพระคุณบริษัท แอบบรา จำกัด ที่กรุณาให้ความอนุเคราะห์มะเขือเทศผง และสารป้องกันการรวมตัวเป็นก้อน (silicon dioxide)

ขอขอบพระคุณบัณฑิตวิทยาลัยที่ให้ทุนสนับสนุนงานวิจัย

ขอขอบคุณเพื่อนๆ พี่ๆ น้องๆ และเจ้าหน้าที่ ในภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร ที่ให้ความช่วยเหลือในด้านต่างๆ เป็นอย่างดี

และสุดท้ายนี้ขอกราบขอบพระคุณ คุณพ่อ คุณแม่ และพี่ๆ ที่ช่วยส่งเสริมและให้โอกาสที่ดีแก่ผู้วิจัย ตลอดจนให้กำลังใจและความช่วยเหลือในทุกๆ ด้าน ทำให้สามารถทำงานวิจัยและวิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงไปด้วยดี

ธนวรรณ ฉิมมา

## สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	จ
กิตติกรรมประกาศ.....	ฉ
สารบัญ.....	ช
สารบัญตาราง.....	ญ
สารบัญรูป.....	ท
บทที่	
1. บทนำและวารสารปริทัศน์.....	1
1.1 บทนำ.....	1
1.2 วารสารปริทัศน์.....	1
1.2.1 มะเขือเทศเข้มชั้น.....	2
1.2.2 มะเขือเทศผง.....	5
1.2.3 การทำแห้งแบบโฟม.....	5
1.2.4 สารป้องกันการจับตัวเป็นก้อน.....	11
1.2.5 การเปลี่ยนแปลงในระหว่างการเก็บรักษาสลิตภัณฑ์อาหารผง.....	15
1.2.6 ภาชนะบรรจุสำหรับผลิตภัณฑ์อาหารผง.....	16
2. การทดลอง.....	17
2.1 วัตถุประสงค์ สารเคมี อุปกรณ์และวิธีวิเคราะห์.....	17
2.2 ขั้นตอนและวิธีดำเนินงานวิจัย.....	23
2.2.1 วิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมี และสมบัติทางกายภาพของ มะเขือเทศเข้มชั้น.....	23
2.2.2 สภาวะการเกิดโฟมที่คงตัวในมะเขือเทศเข้มชั้น.....	23
2.2.3 สภาวะที่เหมาะสมในการทำแห้งสุญญากาศ.....	24
2.2.4 องค์ประกอบทางเคมี สมบัติทางกายภาพและการประเมินคุณภาพ ทางประสาทสัมผัสของมะเขือเทศผงที่ผลิตขึ้นเปรียบเทียบกับ มะเขือเทศผงทางการค้าและmoisture sorption isotherm ของมะเขือเทศผงที่ผลิตขึ้น.....	27



## สารบัญ(ต่อ)

บทที่	หน้า
2.2.5 ผลของ silicon dioxide (SiO <sub>2</sub> )ต่อการเปลี่ยนแปลงคุณภาพ ของมะเขือเทศผงระหว่างการเก็บ.....	29
3. ผลการทดลอง.....	30
3.1 องค์ประกอบทางเคมีและสมบัติทางกายภาพของมะเขือเทศเข้มข้น.....	30
3.2 สภาวะการเกิดโฟมที่คงตัวในมะเขือเทศเข้มข้น.....	31
3.3 สภาวะการทำแห้งสุญญากาศ.....	34
3.4 องค์ประกอบทางเคมี สมบัติทางกายภาพและประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัส ของมะเขือเทศผงที่ผลิตขึ้นเปรียบเทียบกับมะเขือเทศผงทางการค้าและ moisture sorption isotherm ของมะเขือเทศผงที่ผลิตขึ้น.....	61
3.5 ผลของ silicon dioxide(SiO <sub>2</sub> ) ต่อการเปลี่ยนแปลง คุณภาพของมะเขือเทศผงระหว่างการเก็บ.....	63
4 วิจัยารณ์ผลการทดลอง.....	72
4.1 องค์ประกอบทางเคมีและสมบัติทางกายภาพของมะเขือเทศเข้มข้น.....	72
4.2 สภาวะการเกิดโฟมที่คงตัวในมะเขือเทศเข้มข้น.....	72
4.3 สภาวะทำแห้งสุญญากาศ.....	74
4.4 องค์ประกอบทางเคมี สมบัติทางกายภาพและประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัส ของมะเขือเทศผงที่ผลิตขึ้นเปรียบเทียบกับมะเขือเทศผงทางการค้าและ moisture sorption isotherm ของมะเขือเทศผงที่ผลิตขึ้น.....	79
4.5 ผลของ silicon dioxide(SiO <sub>2</sub> ) ต่อการเปลี่ยนแปลงคุณภาพของ มะเขือเทศผงระหว่างการเก็บ.....	80
5. สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ.....	84
5.1 สรุปผลการทดลอง.....	84
5.2 ข้อเสนอแนะ.....	85
รายการอ้างอิง.....	86
ภาคผนวก.....	90
ภาคผนวก ก.....	91
ภาคผนวก ข.....	97
ภาคผนวก ค.....	103



**สารบัญ(ต่อ)**

ภาคผนวก	หน้า
ภาคผนวก ง.....	107
ภาคผนวก จ.....	109
ภาคผนวก ฉ.....	112
ประวัติผู้เขียน.....	118

## สารบัญตาราง

ตาราง	หน้า
1.1 องค์ประกอบของมะเขือเทศและผลิตภัณฑ์ของมะเขือเทศ ใน 100 กรัมของส่วนที่บริโภคได้.....	2
1.2 สารที่ทำให้เกิดไฟม ..... 8	8
1.3 สารป้องกันการจับตัวเป็นก้อน ที่นิยมใช้ในผลิตภัณฑ์อาหารทางการค้า.....	12
2.1 การเตรียมสารละลายเกลืออิมิตัวใช้ควบคุมค่า water activity.....	28
3.1 องค์ประกอบทางเคมี และสมบัติทางกายภาพของมะเขือเทศเข้มข้น.....	30
3.2 ความหนาแน่นและอัตราการยุบตัวของไฟมมะเขือเทศเข้มข้น ที่มีปริมาณ ของแข็งทั้งหมด 31 และ 34 % (โดยน้ำหนักเปียก) ที่เวลาในการตีปั่น ตั้งแต่ 0 ถึง 12 นาที.....	33
3.3 ปริมาณความชื้นของไฟมมะเขือเทศเข้มข้นในช่วงเวลาในการทำแห้งต่างๆ.....	39
3.4 เวลาที่ใช้ในการทำแห้ง.....	40
3.5 ระยะการยุบตัวของไฟมมะเขือเทศเข้มข้นหลังจากทำแห้ง.....	41
3.6 การวิเคราะห์ความแปรปรวนระยะการยุบตัวของไฟมมะเขือเทศเข้มข้นหลัง จากทำแห้งโดยแปรปริมาณ GMS อุณหภูมิทำแห้ง และความหนาชั้นไฟม.....	41
3.7 ระยะการยุบตัวของไฟมมะเขือเทศเข้มข้นหลังจากทำแห้ง เมื่อพิจารณา อิทธิพลร่วม ระหว่างปริมาณ GMS กับอุณหภูมิทำแห้ง.....	42
3.8 ระยะการยุบตัวของไฟมมะเขือเทศเข้มข้นหลังจากทำแห้ง เมื่อพิจารณา อิทธิพลร่วม ระหว่างปริมาณ GMS กับความหนาชั้นไฟม.....	43
3.9 ปริมาณวิตามินซีของมะเขือเทศผง.....	44
3.10 การวิเคราะห์ความแปรปรวน ปริมาณวิตามินซีของมะเขือเทศผง โดยแปรปริมาณ GMS อุณหภูมิทำแห้ง และความหนาชั้นไฟม.....	44
3.11 ปริมาณวิตามินซีของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลปริมาณ GMS.....	45
3.12 ปริมาณวิตามินซีของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลอุณหภูมิทำแห้ง.....	45
3.13 ปริมาณวิตามินซีของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลความหนาชั้นไฟม.....	46
3.14 ค่าสี (L, a, b) ของมะเขือเทศผงที่วัดในรูปแบบ.....	47
3.15 ค่าสี (L, a, b) ของมะเขือเทศผงที่วัดหลังคั้นตัว (28 องศาบริกซ์).....	47
3.16 การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าสี (L, a, b) ของมะเขือเทศผงที่วัดในรูปแบบและ หลังคั้นตัวโดยแปรปริมาณ GMS อุณหภูมิทำแห้ง และความหนาชั้นไฟม.....	48

## สารบัญตาราง(ต่อ)

ตาราง	หน้า
3.17 คำสี (L, b) ในรูปผงและคำสี (L, a, b) ในรูปหลังคืนตัวของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลปริมาณ GMS.....	49
3.18 คำสี (L, b) ในรูปผงและคำสี (L) ในรูปหลังคืนตัวของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลอุณหภูมิทำแห้ง.....	49
3.19 คำสี (L, b) ในรูปผงของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลความหนาชั้นโฟม.....	50
3.20 คำสี (a) ในรูปผงของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลร่วมระหว่าง ปริมาณ GMS กับอุณหภูมิทำแห้ง.....	50
3.21 คำสี (a) ในรูปผงของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลร่วมระหว่าง ปริมาณ GMS กับความหนาชั้นโฟม.....	51
3.22 ค่าการกระจายตัวและความหนืดของมะเขือเทศผงหลังคืนตัว.....	52
3.23 การวิเคราะห์ความแปรปรวน ค่าการกระจายตัว และความหนืดของมะเขือเทศผง หลังคืนตัว โดยแปรปริมาณ GMS อุณหภูมิทำแห้ง และความหนาชั้นโฟม.....	52
3.24 ค่าการกระจายตัวและความหนืดของมะเขือเทศผงหลังคืนตัว เมื่อพิจารณาอิทธิพล ร่วมระหว่างปริมาณ GMS กับอุณหภูมิทำแห้ง.....	53
3.25 ความหนืดของมะเขือเทศผงหลังคืนตัว เมื่อพิจารณาอิทธิพลร่วมระหว่าง ปริมาณ GMS กับความหนาชั้นโฟม.....	54
3.26 คะแนนการประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสของมะเขือเทศผง.....	55
3.27 การวิเคราะห์ความแปรปรวน คะแนนทางประสาทสัมผัสด้านสี กลิ่น ความร่วม และการยอมรับรวมของมะเขือเทศผง โดยแปรปริมาณ GMS อุณหภูมิทำแห้ง และความหนาชั้นโฟม.....	55
3.28 คะแนนทางประสาทสัมผัสด้านสี กลิ่น ความร่วมและการยอมรับรวม ของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลปริมาณ GMS.....	56
3.29 คะแนนทางประสาทสัมผัสด้านสี และกลิ่นของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลอุณหภูมิทำแห้ง.....	57
3.30 คะแนนทางประสาทสัมผัสด้านการยอมรับรวมของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลความหนาชั้นโฟม.....	57
3.31 คะแนนการประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัส ของซอสมะเขือเทศ ที่ใช้มะเขือเทศผงเป็นวัตถุดิบในการผลิต.....	58

## สารบัญตาราง(ต่อ)

ตาราง	หน้า
3.32 การวิเคราะห์ความแปรปรวน คะแนนทางประสาทสัมผัสด้านสี กลิ่นรส ความหนืด และการยอมรับรวมของซอสมะเขือเทศ ที่ใช้มะเขือเทศผงเป็นวัตถุดิบ ในการผลิต โดยแปรปริมาณ GMS อุณหภูมิทำแห้ง และความหนาชั้นโฟม.....	58
3.33 คะแนนทางประสาทสัมผัสด้านสี ของซอสมะเขือเทศ ที่ใช้มะเขือเทศผง เป็นวัตถุดิบในการผลิต เมื่อพิจารณาอิทธิพลร่วมระหว่างปริมาณ GMS กับ อุณหภูมิทำแห้ง.....	59
3.34 คะแนนทางประสาทสัมผัสด้านความหนืด และการยอมรับรวม ของซอสมะเขือเทศ ที่ใช้มะเขือเทศผงเป็นวัตถุดิบในการผลิต เมื่อพิจารณา อิทธิพลปริมาณ GMS.....	60
3.35 คะแนนทางประสาทสัมผัสด้านความหนืดและการยอมรับรวม ของซอส มะเขือเทศที่ใช้มะเขือเทศผงเป็นวัตถุดิบในการผลิต เมื่อพิจารณาอิทธิพล อุณหภูมิทำแห้ง.....	60
3.36 การเปรียบเทียบองค์ประกอบทางเคมี และสมบัติทางกายภาพของ มะเขือเทศผงที่ผลิตขึ้นกับมะเขือเทศผงทางการค้า.....	61
3.37 คะแนนการประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัส ของข้าวเกรียบรสมะเขือเทศ ที่ใช้มะเขือเทศผง เป็นสารให้กลิ่นรส.....	62
3.38 ผลการทดสอบ T-Test ของข้าวเกรียบรสมะเขือเทศ.....	62
3.39 ปริมาณความชื้น ค่า water activity และ %uncaking ของมะเขือเทศผง โดยแปรปริมาณ SiO <sub>2</sub> และระยะเวลาเก็บ.....	64
3.40 การวิเคราะห์ความแปรปรวน ปริมาณความชื้น ค่า water activity และ %uncaking ของมะเขือเทศผง โดยแปรปริมาณ SiO <sub>2</sub> และระยะเวลาเก็บ.....	65
3.41 ปริมาณความชื้นและค่า water activity ของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณา อิทธิพลระยะเวลาเก็บ.....	65
3.42 ปริมาณวิตามินซีและค่าการกระจายตัว ของมะเขือเทศผง โดยแปร ปริมาณ SiO <sub>2</sub> และระยะเวลาเก็บ.....	67
3.43 การวิเคราะห์ความแปรปรวนปริมาณวิตามินซีและค่าการกระจายตัว ของมะเขือเทศผง โดยแปรปริมาณ SiO <sub>2</sub> และระยะเวลาเก็บ.....	68
3.44 ปริมาณวิตามินซีของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลปริมาณ SiO <sub>2</sub> .....	68

## สารบัญตาราง(ต่อ)

ตาราง	หน้า
3.45 ปริมาณวิตามินซีของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลระยะเวลาเก็บ.....	69
3.46 ค่าสี(L, a, b) ของมะเขือเทศผง โดยแปรปริมาณ SiO <sub>2</sub> และระยะเวลาเก็บ.....	70
3.47 การวิเคราะห์ความแปรปรวนค่าสี(L, a, b) ของมะเขือเทศผง โดยแปร ปริมาณ SiO <sub>2</sub> และระยะเวลาเก็บ.....	71
3.48 ค่าสี(L, a, b) ของมะเขือเทศผง เมื่อพิจารณาอิทธิพลระยะเวลาเก็บ.....	71

## สารบัญรูป

รูป	หน้า
1.1	กระบวนการผลิตมะเขือเทศเข้มข้น..... 4
1.2	กระบวนการทำแห้งแบบโฟม..... 6
1.3	A generalized foam system..... 7
1.4	Surfactant associations in a foam lamella..... 8
1.5	caking mechanism ที่พบโดยทั่วไปในผลิตภัณฑ์อาหารผง..... 12
3.1	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความหนาแน่นของโฟมมะเขือเทศเข้มข้น กับเวลาในการตีปั่น ซึ่งแปรปริมาณของแข็งทั้งหมด(TS)ในมะเขือเทศเข้มข้น และปริมาณ GMS..... 31
3.2	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างความหนาแน่นของโฟมมะเขือเทศเข้มข้น กับเวลาในการตีปั่น ซึ่งแปรปริมาณของแข็งทั้งหมด(TS)ในมะเขือเทศเข้มข้น และปริมาณ GMS (ตีปั่นต่อเนื่อง) ..... 32
3.3	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิ ปริมาณความชื้นและเวลาในการทำ แห้งโฟมมะเขือเทศเข้มข้น ซึ่งมีปริมาณของแข็งทั้งหมด 31% (โดยน้ำหนักเปียก) ที่ไม่มีการเติม GMS อุณหภูมิทำแห้ง 65 องศาเซลเซียส และมีความหนาชั้นโฟม 3 มิลลิเมตร..... 35
3.4	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิ ปริมาณความชื้นและเวลาในการทำ แห้งโฟมมะเขือเทศเข้มข้น ซึ่งมีปริมาณของแข็งทั้งหมด 31% (โดยน้ำหนักเปียก) ที่ไม่มีการเติม GMS อุณหภูมิทำแห้ง 65 องศาเซลเซียส และมีความหนาชั้นโฟม 5 มิลลิเมตร..... 35
3.5	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิ ปริมาณความชื้นและเวลาในการทำ แห้งโฟมมะเขือเทศเข้มข้น ซึ่งมีปริมาณของแข็งทั้งหมด 31% (โดยน้ำหนักเปียก) ที่ไม่มีการเติม GMS อุณหภูมิทำแห้ง 75 องศาเซลเซียส และมีความหนาชั้นโฟม 3 มิลลิเมตร..... 36
3.6	กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิ ปริมาณความชื้นและเวลาในการทำ แห้งโฟมมะเขือเทศเข้มข้น ซึ่งมีปริมาณของแข็งทั้งหมด 31% (โดยน้ำหนักเปียก) ที่ไม่มีการเติม GMS อุณหภูมิทำแห้ง 75 องศาเซลเซียส และมีความหนาชั้นโฟม 5 มิลลิเมตร..... 36

## สารบัญรูป(ต่อ)

รูป	หน้า
3.7 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิ ปริมาณความชื้นและเวลาในการทำ แห้งโม่มะเขือเทศเข้มข้น ซึ่งมีปริมาณของแข็งทั้งหมด 31% (โดยน้ำหนักเปียก) ที่มีการเติม GMS 1%(โดยน้ำหนักแห้ง) อุณหภูมิทำแห้ง 65 องศาเซลเซียส และมีความหนาชั้นโม่ 3 มิลลิเมตร.....	37
3.8 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิ ปริมาณความชื้นและเวลาในการทำ แห้งโม่มะเขือเทศเข้มข้น ซึ่งมีปริมาณของแข็งทั้งหมด 31% (โดยน้ำหนักเปียก) ที่มีการเติม GMS 1%(โดยน้ำหนักแห้ง) อุณหภูมิทำแห้ง 65 องศาเซลเซียส และมีความหนาชั้นโม่ 5 มิลลิเมตร.....	37
3.9 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิ ปริมาณความชื้นและเวลาในการทำ แห้งโม่มะเขือเทศเข้มข้น ซึ่งมีปริมาณของแข็งทั้งหมด 31% (โดยน้ำหนักเปียก) ที่มีการเติม GMS 1%(โดยน้ำหนักแห้ง) อุณหภูมิทำแห้ง 75 องศาเซลเซียส และมีความหนาชั้นโม่ 3 มิลลิเมตร.....	38
3.10 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างอุณหภูมิ ปริมาณความชื้นและเวลาในการทำ แห้งโม่มะเขือเทศเข้มข้น ซึ่งมีปริมาณของแข็งทั้งหมด 31% (โดยน้ำหนักเปียก) ที่มีการเติม GMS 1%(โดยน้ำหนักแห้ง) อุณหภูมิทำแห้ง 75 องศาเซลเซียส และมีความหนาชั้นโม่ 5 มิลลิเมตร.....	38
3.11 moisture sorption isotherm ของมะเขือเทศผงที่อุณหภูมิ 40 องศาเซลเซียส.....	63
3.12 ผลของอิทธิพลร่วมระหว่างปริมาณ SiO <sub>2</sub> กับระยะเวลาการเก็บที่มีผลต่อ %uncaking ของมะเขือเทศผง.....	66
3.13 ผลของอิทธิพลร่วมระหว่างปริมาณ SiO <sub>2</sub> กับระยะเวลาการเก็บที่มีผลต่อค่า การกระจายตัวของมะเขือเทศผง.....	69
ก.1 กราฟมาตรฐานปริมาณวิตามินซี.....	94
ข.1 ลักษณะของมะเขือเทศผงที่แปรปริมาณ GMS อุณหภูมิทำแห้ง และความหนาชั้นโม่.....	112
ข.2 ลักษณะของมะเขือเทศผงทางการค้า(A)และมะเขือเทศผงที่ผลิตขึ้น(B).....	112
ข.3 ลักษณะของมะเขือเทศผง ที่แปรปริมาณ SiO <sub>2</sub> หลังจากเก็บที่อุณหภูมิห้อง (35-40 องศาเซลเซียส) นาน 6 สัปดาห์.....	113



## สารบัญรูป(ต่อ)

รูป	หน้า
จ.4 อุปกรณ์ที่ใช้ในการตีแป้งโพนมมะเขือเทศเข้มข้น.....	114
จ.5 โถปั่นที่ประดิษฐ์ขึ้นที่มีการต่อท่อก๊าซไนโตรเจนจากถังไนโตรเจนเหลว.....	115
จ.6 กรอบอลูมิเนียมที่สร้างขึ้นขนาด 12 เซนติเมตร x12 เซนติเมตร ที่มีความหนา 3 และ 5 มิลลิเมตร.....	115
จ.7 เครื่องทำแห้งสูญญากาศ (Hot pack, 273600).....	116
จ.8 เครื่องวัดสี (Minolta Chroma Meter, CR 300 series).....	116
จ.9 เครื่องวัดความหนืด (Brookfield Viscometer, DV II Plus).....	117
จ.10 เครื่องวัดค่า water activity ( $a_w$ Sprint) (Novasina, TH500).....	117