

การแปรสภาพแป้งมันฝรั่ง เพื่อใช้ในผลิตภัณฑ์อาหารบางชนิด

นางสาว วรณช ศรีแจษฎารักษ์



วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต

ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

พ.ศ. 2530

ISBN 974-568-444-9

ลิขสิทธิ์ของบัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

013059

i 10292809

Modification of Potato Starch for Uses in Some Food Products

Miss Voranuch Srijesdarak

A Thesis Submitted in Partial Fulfillment of the Requirements

for the Degree of Master of Science

Department of Food Technology

Graduate School

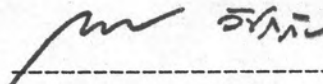
Chulalongkorn University

1987

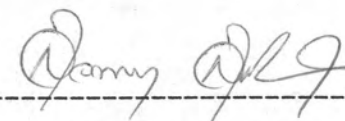
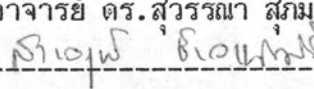
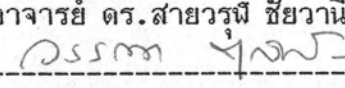
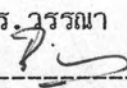


หัวข้อวิทยานิพนธ์ การแปรสภาพแป้งมันฝรั่ง เพื่อ ใช้ ในผลิตภัณฑ์อาหารบางชนิด
โดย นางสาววรรณุช ศรีแจษฎารักษ์
ภาควิชา เทคโนโลยีทางอาหาร
อาจารย์ที่ปรึกษา อาจารย์ ดร.วรรณมา ตุลยชัย
อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม รองศาสตราจารย์ ดร.ชัยยุทธ ธีญพิทยากุล

บัณฑิตวิทยาลัย จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติ ให้บัณฑิตวิทยาลัยฉบับนี้ เป็นส่วน
หนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโทบัณฑิต


----- คณบดีบัณฑิตวิทยาลัย
(ศาสตราจารย์ ดร. ถาวร วิษราภัย)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์


----- ประธานกรรมการ
(อาจารย์ ดร. สุวรรณมา สุกิมารส)

----- กรรมการ
(อาจารย์ ดร. สายวรุณี ชัยวานิชศิริ)

----- อาจารย์ที่ปรึกษา
(อาจารย์ ดร. วรรณมา ตุลยชัย)

----- อาจารย์ที่ปรึกษาร่วม
(รองศาสตราจารย์ ดร. ชัยยุทธ ธีญพิทยากุล)

วรรณช ศรีเจษฎารักษ์ : การแปรสภาพแป้งมันฝรั่ง เพื่อใช้ในผลิตภัณฑ์อาหารบางชนิด
 (Modification of Potato Starch for Uses in Some Food Products)
 อ.ที่ปรึกษา : ดร.วรรณ ตุลยธัญ, อ.ที่ปรึกษาร่วม รศ.ดร. ชัยยุก ฤทธิพิทยากุล, 131 หน้า.

ปัจจุบันอุตสาหกรรมอาหารในประเทศไทยมีแนวโน้มที่จะใช้แป้งมันฝรั่ง และแป้งมันฝรั่งแปรสภาพ จากต่างประเทศมาใช้ในการผลิตอาหารมากขึ้น ทั้งที่ปัจจุบันมันฝรั่งที่ปลูกในประเทศไทยมีปริมาณมากเกินความ ต้องการในฤดูเก็บเกี่ยว ทำให้มีแนวโน้มว่าประเทศไทยน่าจะผลิตแป้งมันฝรั่งเองได้ ดังนั้นงานวิจัยนี้จึง มุ่งพัฒนาขยายขอบเขตการใช้แป้งมันฝรั่งที่ผลิตจากมันฝรั่งที่ปลูกภายในประเทศ เพื่อใช้ในอุตสาหกรรมอาหาร ให้กว้างขวางขึ้น จากผลงานวิจัย พบว่า เม็ดแป้งมันฝรั่งที่เตรียมจากมันฝรั่งพันธุ์สุปุนดำที่ปลูกภายในประเทศ มีลักษณะยวรี มีbirefringence เห็นได้ชัด ขนาดของเม็ดแป้งอยู่ในช่วง 19-35 μ มีองค์ประกอบทาง เคมีของแป้งคิดเป็นร้อยละของน้ำหนักแห้งดังนี้ ความชื้น 12.86 ไปรติน 0.12 คาร์โบไฮเดรต 95.37 ไขมัน 0.95 เถ้า 0.02 เส้นใย 0.09 มีปริมาณอะไมโลสร้อยละ 20.48 และมีปริมาณฟอสฟอรัสร้อยละ 6.90×10^{-2} แป้งมันฝรั่งที่เตรียมได้มีอุณหภูมิแป้งสุก (gelatinization temperature) 66-68 °C ซึ่งสูงกว่าแป้งมันฝรั่งต่างประเทศที่มีอุณหภูมิแป้งสุก 60-62 °C นอกจากนี้ยังพบว่า แป้งมันฝรั่งที่เตรียมได้มี การพองตัวของเม็ดแป้งต่ำกว่า มีเสถียรภาพของความหนืดในช่วง heating cycle สูง และสามารถเกิด retrogradation ได้สูงกว่าแป้งมันฝรั่งจากต่างประเทศ

ในการทำ cross-linking แป้งมันฝรั่งด้วยโซเดียมไตรเมตาฟอสเฟตที่สภาวะความเข้มข้นของ สารละลายแป้งร้อยละ 40 pH 11 พบว่าเมื่ออุณหภูมิ (40±2 °C และ 50±2 °C) เวลา (4 และ 6 ชั่วโมง) และความเข้มข้นของโซเดียมไตรเมตาฟอสเฟต (ร้อยละ 0.20 และ 0.30) เพิ่มขึ้น ปฏิกริยา cross-linking จะสูงขึ้น นั่นคือ มีระดับการแทนที่ของกลุ่มฟอสเฟตในแป้งมันฝรั่งแปรสภาพสูงขึ้น ทำให้แป้งมันฝรั่งแปรสภาพ มีอุณหภูมิแป้งสุกสูงขึ้น จากผลงานวิจัยนี้ พบว่า สภาวะที่มีระดับการแทนที่ต่ำ คือ สภาวะที่ใช้ความเข้มข้นของ โซเดียมไตรเมตาฟอสเฟตร้อยละ 0.20 อุณหภูมิ 40±2 °C เวลา 4 และ 6 ชั่วโมง และที่สภาวะความเข้มข้นของโซเดียมไตรเมตาฟอสเฟตร้อยละ 0.30 อุณหภูมิ 40±2 °C เวลา 4 ชั่วโมงซึ่งแป้งมันฝรั่งแปรสภาพที่สภาวะนี้จะมีความหนืดของ paste ในช่วง heating cycle นาน 10-30 นาทีและช่วง cooling cycle สูงกว่าแป้งมันฝรั่งที่เตรียมได้ และที่ระดับการแทนที่สูงขึ้น แป้งมันฝรั่งแปรสภาพจะมีความหนืดของ paste ลดลงในช่วง heating cycle และต่ำกว่าแป้งมันฝรั่งที่เตรียมได้

สำหรับปัจจัยร่วมพบว่าเมื่ออุณหภูมิกับความเข้มข้นของโซเดียมไตรเมตาฟอสเฟต อุณหภูมิกับเวลา เวลากับความเข้มข้นของโซเดียมไตรเมตาฟอสเฟต เพิ่มขึ้นปฏิกริยา cross-linking ให้ผลในทิศทางเสริมกัน.

ในการศึกษาการนำแป้งมันฝรั่งแปรสภาพไปใช้ในผลิตภัณฑ์วันเส้นและcaramel fudge topping พบว่าแป้งมันฝรั่งแปรสภาพที่สภาวะความเข้มข้นของโซเดียมไตรเมตาฟอสเฟตร้อยละ 0.30อุณหภูมิ 50±2 °C เวลา 4 ชั่วโมงสามารถใช้ทดแทนแป้งถั่วเขียวในผลิตภัณฑ์วันเส้นร้อยละ 52 โดยน้ำหนักวันเส้นที่ได้มีคุณภาพ ใกล้เคียงกับวันเส้นเกรดเอ(บริษัท วันเส้นภาคตะวันออก)ซึ่งทำจากแป้งถั่วเขียวผสมแป้งมันฝรั่งต่างประเทศ ในอัตราส่วน 90:10 และแป้งมันฝรั่งแปรสภาพที่สภาวะดังกล่าวนี้กับที่สภาวะความเข้มข้นของโซเดียม ไตรเมตาฟอสเฟตร้อยละ 0.20 อุณหภูมิ 50±2 °C เวลา 6 ชั่วโมง สามารถใช้เป็นสารให้ความคงตัวใน caramel fudge topping โดยยังคงคุณภาพของความหนืด และลักษณะเนื้อสัมผัสเหมือนกับ caramel fudge topping ที่ใช้แป้ง Purity 4 (ชื่อทางการค้าของแป้งแปรสภาพชนิดหนึ่ง) เป็นสารให้ความคงตัว

ภาควิชาเทคโนโลยีอาหาร.....
 สาขาวิชาเทคโนโลยีอาหาร.....
 ปีการศึกษา ๒5๖๐

ลายมือชื่อนิสิต อนุช ศรีเจษฎารักษ์

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา อ.ดร.วรรณ ตุลยธัญ

Voranuch Srijesdarak : Modification of Potato Starch for Uses in Some Food Products.
Thesis Advisor : Vanna Tulyathan, Ph.D. Thesis Coadvisor : Asso. Prof. Chaiyut
Thumpithayakul, Ph.D. 131 PP.

At present, food industry in Thailand tends to use imported potato starch and modified potato starch in many food products in spite of the fact that the amount of potato crops produced in Thailand is in excess of demand during peak seasons. It indicates the bright prospect of establishment of potato starch industry in Thailand.

The objective of this research is to diversify the industrial utilization of potato in Thailand. The results showed that the prepared potato starch had long starch granule, clear birefringence and granule size of 19 - 35 u. The chemical composition of the prepared potato starch was : moisture 12.86 %, protein 0.12%, carbohydrate 95.37%, fat 0.95%, ash 0.02%, and fiber 0.09%. The starch contained 20.48% amylose and 6.90×10^{-2} % phosphorous (dry weight basis) The gelatinization temperature was in the range of 66-68 °C. which was higher than the imported potato starch. While the swelling property of the prepared starch was lower than the imported potato starch, the stability of the paste during heating cycle and degree of retrogradation of the starch were higher.

In the investigation on cross-linking of potato starch with sodium trimetaphosphate at 40% starch slurry concentration and pH 11, it was found that when temperature (40 ± 2 °C and 50 ± 2 °C) time (4 and 6 hours) and concentration of sodium trimetaphosphate (0.20% and 0.30%) were increased, the gelatinization temperature of the modified potato starch increased accordingly. The conditions that favoured low degree substitution were : 0.20% sodium trimetaphosphate, temperature, 40 ± 2 °C for 4 and 6 hours and 0.30% sodium trimetaphosphate, temperature 40 ± 2 °C for 4 hours. Under these conditions the viscosity of the paste holding for 10-30 minutes at 95 °C during the heating cycle and the cooling cycle was higher than the prepared potato starch. When the degree of substitution was further increased the viscosity of the paste during the heating cycle decreased as expected and was lower than the prepared potato starch.

In the study of interaction between factors i.e. the effect of temperature x concentration of sodium trimetaphosphate, temperature x time, time x concentration of sodium trimetaphosphate on cross-linking reaction, it was found that they were all synergistic.

When the cross-linked potato starch was used in the production, of vermicelli and caramel fudge topping, it was shown that the cross-linked potato starch produced at condition of 0.30% sodium trimetaphosphate, temperature 50 ± 2 °C for 4 hours could be used to substitute mungbean starch in vermicelli product up to 52% by weight. The property of the vermicelli was similar to the property of Grade A vermicelli (East Vermicelli Company) that made from mungbean starch and imported potato starch in the fratio of 90:10. Furthermore, the same modified starch and also the cross-linked starch obtained under the condition of 0.20% sodium trimetaphosphate, temperature 50 ± 2 °C for 6 hours could be used as stabilizer in caramel fudge topping giving a product with viscosity property and texture as good as caramel fudge topping using Purity 4 starch, a commercial product, as stabilizer.

ภาควิชา เทคโนโลยีอาหาร
สาขาวิชา เทคโนโลยีอาหาร
ปีการศึกษา ๒๕๓๐

ลายมือชื่อนิสิต วรณัฐ ศรีเจสแดระ
ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษา อ.รรณก ฐนภ



สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	ง
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	จ
กิตติกรรมประกาศ.....	ฉ
สารบัญตาราง.....	ช
สารบัญรูป.....	ฌ
บทที่	
1. บทนำ.....	1
2. วารสารปริทัศน์.....	3
3. การทดลอง.....	38
4. ผลการทดลอง.....	59
5. วิเคราะห์ผลการทดลอง.....	90
6. สรุปและข้อเสนอแนะ.....	99
เอกสารอ้างอิง.....	102
ภาคผนวก ก.....	107
ภาคผนวก ข.....	119
ภาคผนวก ค.....	123
ประวัติผู้เขียน.....	132



กิตติกรรมประกาศ

ผู้เขียนขอกราบขอบพระคุณ ดร. วรณา ตุลาชัย และรองศาสตราจารย์ ดร. ชัยยุทธ ชัญญิกายกุล ที่กรุณาให้คำแนะนำและความช่วยเหลือทางด้านวิชาการตลอดระยะเวลาของการปฏิบัติงานเป็นอย่างดี

ขอขอบคุณ พลตำรวจตรี ชวลิต ยอดมณี ที่ได้ให้ความอนุเคราะห์ให้ทุนสนับสนุนงานวิจัย

ขอขอบคุณ คุณสุวรรณ ปิตารังษี ที่ได้ให้ความอนุเคราะห์ อุปกรณ์และสถานที่ในการผลิตวันเส็น

ขอกราบขอบพระคุณ คุณพ่อ คุณแม่ และขอขอบคุณพี่ ๆ น้อง ๆ และเพื่อน ๆ ที่ได้ให้ความช่วยเหลือทั้งกำลังกายและกำลังใจแก่ผู้เขียนตลอดมา

สุดท้ายขอขอบคุณ บัณฑิตวิทยาลัยที่ให้การสนับสนุนในด้านเงินทุนทำให้งานวิจัยสำเร็จลุล่วงไปด้วยความเรียบร้อย

สารบัญตาราง

		หน้า
ตารางที่ 1.1	สถิติการปลูกมันฝรั่งปี 2525 - 2528.....	2
ตารางที่ 2.1	เนื้อที่เพาะปลูกและผลผลิตของมันฝรั่ง ปี พ.ศ.2521 - 2525 กรมส่งเสริมการเกษตร.....	4
ตารางที่ 2.2	ปริมาณการสั่งเข้ามันฝรั่งและราคาหัวมันฝรั่ง.....	5
ตารางที่ 2.3	องค์ประกอบอย่างประมาณของหัวมันฝรั่ง.....	9
ตารางที่ 2.4	ปริมาณแป้งในมันฝรั่งพันธุ์ต่าง ๆ.....	12
ตารางที่ 2.5	องค์ประกอบทางเคมีของแป้งธัญพืชชนิดต่าง ๆ.....	15
ตารางที่ 2.6	ลักษณะเฉพาะของเม็ดแป้งชนิดต่าง ๆ (starch granule characteristic).....	17
ตารางที่ 2.7	ลักษณะเฉพาะของแป้งชนิดต่าง ๆ.....	19
ตารางที่ 2.8	ชนิดและสมบัติของแป้งแปรสภาพชนิดต่าง ๆ.....	25
ตารางที่ 2.9	สารเคมีที่ใช้ในการทำ cross linking ของแป้งเพื่อใช้ในอาหาร.....	27
ตารางที่ 4.1	ปริมาณโปรตีนของแป้งมันฝรั่ง.....	60
ตารางที่ 4.2	ปริมาณเฉลี่ยขององค์ประกอบต่าง ๆ ของแป้งมันฝรั่ง.....	63
ตารางที่ 4.3	อุณหภูมิแป้งสุกและความหนืดที่อุณหภูมิต่างๆของแป้งมันฝรั่งที่เตรียมได้ และแป้งมันฝรั่งต่างประเทศ.....	63
ตารางที่ 4.4	ความหนืดของ paste ของแป้งมันฝรั่งแปรสภาพที่อุณหภูมิ 95 °ซ.....	74
ตารางที่ 4.5	เสถียรภาพของความหนืดของ paste ของแป้งมันฝรั่งแปรสภาพ ระหว่าง heating-cooling cycle.....	75
ตารางที่ 4.6	ความสามารถในการพองตัวของเม็ดแป้ง.....	76
ตารางที่ 4.7	ปริมาณฟอสฟอรัสในแป้งมันฝรั่งแปรสภาพ และแป้งมันฝรั่งที่เตรียมได้.....	78
ตารางที่ 4.8	ระดับการแทนที่ของสารโซเดียม ไตรเมตต้าฟอสเฟตในปฏิกิริยา cross-linking.....	79
ตารางที่ 4.9	ค่าเฉลี่ยของความหนืดของ caramel fudge topping ที่ใช้แป้ง ชนิดต่าง ๆ เป็นตัวให้ความหนืดคงตัว.....	81
ตารางที่ 4.10	คะแนนเฉลี่ยของความหนืด ลักษณะเนื้อสัมผัส และความชอบรวม ของ caramel fudge topping ที่ใช้แป้งชนิดต่าง ๆ.....	82
ตารางที่ 4.11	ค่าเฉลี่ยของขนาดเส้นผ่านศูนย์กลางของวุ้นเส้นแต่ละเส้นที่ทำจาก แป้งผสมต่าง ๆ.....	84

สารบัญตาราง (ต่อ)

หน้า

ตารางที่ 4.12	ค่าเฉลี่ยของการคืนตัวของวุ้นเส้นที่ทำจากแป้งผสมต่าง ๆ ที่ผ่านการลวกในน้ำเดือดที่เวลาต่าง ๆ กัน.....	85
ตารางที่ 4.13	ค่าเฉลี่ยของปริมาณเนื้อแป้งที่สูญเสียไประหว่างการหุงต้มของวุ้นเส้นที่ทำจากแป้งผสมต่าง ๆ และผ่านการต้มเดือดที่เวลาต่าง ๆ กัน...	87
ตารางที่ 4.14	คะแนนเฉลี่ยลักษณะเส้น สี และกลิ่นรสที่ทำจากแป้งผสมต่าง ๆ.....	89

สารบัญรูป

	หน้า
รูปที่ 2.1	หัวมันฝรั่งอ่อน หัวมันฝรั่งที่เจริญเต็มที่ และต้นอ่อน..... 7
รูปที่ 2.2	ส่วนที่อยู่ใต้ดินของมันฝรั่ง..... 8
รูปที่ 2.3	ลักษณะ โครงสร้างของหัวมันฝรั่ง..... 9
รูปที่ 2.4	เม็ดแป้งมันฝรั่งถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์..... 16
รูปที่ 2.5	เม็ดแป้งมันฝรั่งถ่ายจากกล้องจุลทรรศน์แบบใช้แสงโพลาไรซ์..... 16
รูปที่ 2.6	โครงสร้างอะไมโลสและอะไมโลเพคติน..... 18
รูปที่ 2.7	กราฟแสดงความหนืดของ paste จากแป้งที่มีการพองตัวแบบต่าง ๆ โดยความเข้มข้นของน้ำแป้งที่ใช้ เป็นกรรมของน้ำหนักแป้งแห้งต่อน้ำแป้ง 500 มิลลิลิตร..... 21
รูปที่ 2.8	ลักษณะกราฟแสดงความหนืดของแป้งข้าวเจ้าที่ระดับความเข้มข้นต่าง ๆ ที่วัดโดยใช้เครื่อง Brabender Visco-Amylograph..... 22
รูปที่ 2.9	กราฟแสดง Brabender Unit (B.U.) และลักษณะหรือรูปแบบของ Brabender Amylograph ของแป้งมันฝรั่งที่อุณหภูมิและเวลาใด ๆ.... 23
รูปที่ 2.10	อัตราการเกิด retrogradation ของแป้งชนิดต่าง ๆ ที่ความเข้มข้น น้ำแป้งร้อยละ 2 : 1. แป้งข้าวโพด 2. แป้งสาลี 3. แป้งมันฝรั่ง 4. แป้งมันเทศ 5. แป้ง arrowroot 6. แป้งมันสำปะหลัง 7. แป้ง wax corn..... 24
รูปที่ 2.11	Brabender viscosity ของแป้ง waxy sorghum ที่ cross-linked ด้วยไตรเมตต้าฟอสเฟต ปริมาณต่าง ๆ กัน (ร้อยละ ของไตรเมตต้าฟอสเฟต โดยน้ำหนักของแป้งแห้ง)..... 30
รูปที่ 2.12	ความสามารถในการพองตัวของแป้ง waxy sorghum ที่ทำ cross-linking ด้วยไตรเมตต้าฟอสเฟตปริมาณต่าง ๆ กัน..... 31
รูปที่ 2.13	ความหนืดวัดด้วยเครื่อง Brabender Visco-Amylograph ของ แป้งข้าวโพดที่ทำ cross-linking ด้วยไตรเมตต้าฟอสเฟตปริมาณ ต่าง ๆ กัน (ปริมาณของไตรเมตต้าฟอสเฟต คิดเป็นร้อยละโดยน้ำหนัก ของแป้งแห้ง)..... 32
รูปที่ 2.14	ขั้นตอนการผลิตวันเส้น..... 37

สารบัญรูป (ต่อ)

		หน้า
รูปที่ 3.1	เครื่องบด colloid mill.....	40
รูปที่ 3.2	เครื่องอบแห้งแบบเป็นชั้น (tray dryer).....	41
รูปที่ 3.3	เครื่องปิดผนึกบรรจุแบบสูญญากาศ.....	42
รูปที่ 3.4	กล้องจุลทรรศน์แบบ Differential Interference Contrast (DIC).....	43
รูปที่ 3.5	Brabender Visco-Amylograph รุ่น 8004 40, 8012 40.....	44
รูปที่ 3.6	Double Beam Spectrophotometer รุ่น UV240(P/N 204-5800).....	45
รูปที่ 3.7	เครื่องบด pin mill.....	46
รูปที่ 3.8	เครื่องไฮโมจิไนเซอร์(homogenizer) รุ่น MT-21.....	47
รูปที่ 3.9	ขั้นตอนการเตรียมแป้งมันฝรั่ง.....	48
รูปที่ 3.10	ขั้นตอนการแปรสภาพแป้งด้วยวิธี cross-linking.....	51
รูปที่ 3.11	ขั้นตอนการผลิต caramel fudge topping.....	54
รูปที่ 3.12	ขั้นตอนการผลิตวุ้นเส้น.....	56
รูปที่ 4.1	ตำแหน่งที่ลุ่มตัวอย่างเพื่อหาปริมาณโปรตีน 2 ชุด.....	60
รูปที่ 4.2	ลักษณะรูปร่างของเม็ดแป้งมันฝรั่งถ่ายด้วยกล้องจุลทรรศน์แบบ Differential Interference Contrast (กำลังขยาย 200 เท่า)	61
รูปที่ 4.3	Birefringence ของเม็ดแป้งมันฝรั่ง ถ่ายด้วยกล้องจุลทรรศน์แบบ Differential Interference Contrast (กำลังขยาย 200 เท่า)	62
รูปที่ 4.4	กราฟแสดงความหนืดของ paste จากแป้งมันฝรั่งที่เตรียมได้ และแป้งมันฝรั่งต่างประเทศ.....	64
รูปที่ 4.5	กราฟแสดงความหนืดของ paste จากแป้งมันฝรั่งแปรสภาพที่สภาวะอุณหภูมิระดับต่างๆ ความเข้มข้นของโซเดียมไตรเมตาฟอสเฟตร้อยละ 0.20 เวลา 4 ชั่วโมง เปรียบเทียบกับแป้งข้าวสาลี และแป้งมันฝรั่งที่เตรียมได้.....	68
รูปที่ 4.6	กราฟแสดงความหนืดของ paste จากแป้งมันฝรั่งแปรสภาพที่สภาวะอุณหภูมิระดับต่างๆ ความเข้มข้นของโซเดียมไตรเมตาฟอสเฟตร้อยละ 0.20 เวลา 6 ชั่วโมง เปรียบเทียบกับแป้งข้าวสาลี และแป้งมันฝรั่งที่เตรียมได้.....	69

สารบัญรูป (ต่อ)

	หน้า
รูปที่ 4.7 กราฟแสดงความหนืดของ paste จากแป้งมันฝรั่งแปรสภาพที่สภาวะ อุณหภูมิระดับต่างๆ ความเข้มข้นของไซโตลิม ไตรเมตต้าฟอสเฟตร้อยละ 0.30 เวลา 4 ชั่วโมง เปรียบเทียบกับแป้งถั่วเขียว และแป้งมันฝรั่งที่ เตรียมได้.....	70
รูปที่ 4.8 กราฟแสดงความหนืดของ paste จากแป้งมันฝรั่งแปรสภาพที่สภาวะ อุณหภูมิระดับต่างๆ ความเข้มข้นของไซโตลิม ไตรเมตต้าฟอสเฟตร้อยละ 0.30 เวลา 6 ชั่วโมง เปรียบเทียบกับแป้งถั่วเขียว และแป้งมันฝรั่งที่ เตรียมได้.....	71
รูปที่ 4.9 กราฟแสดงความหนืดของ paste จากแป้งมันฝรั่งแปรสภาพที่สภาวะ ความเข้มข้นของไซโตลิม ไตรเมตต้าฟอสเฟต และเวลาที่ระดับต่าง ๆ ที่อุณหภูมิของปฏิกิริยา $40 \pm 2^{\circ}\text{C}$ เปรียบเทียบกับแป้งถั่วเขียว และแป้ง มันฝรั่งที่เตรียมได้.....	72
รูปที่ 4.10 กราฟแสดงความหนืดของ paste จากแป้งมันฝรั่งแปรสภาพที่สภาวะ ความเข้มข้นของไซโตลิม ไตรเมตต้าฟอสเฟต และเวลาที่ระดับต่าง ๆ ที่อุณหภูมิของปฏิกิริยา $50 \pm 2^{\circ}\text{C}$ เปรียบเทียบกับแป้งถั่วเขียว และแป้ง มันฝรั่งที่เตรียมได้.....	73
รูปที่ 4.11 กราฟแสดงความสามารถในการนวดตัวของเม็ดแป้งที่อุณหภูมิต่าง ๆ.....	77
รูปที่ 4.12 การคืนตัวของวุ้นเส้นที่ผ่านการลวกในน้ำเดือดที่เวลาต่าง ๆ.....	86
รูปที่ 4.13 ปริมาณเนื้อแป้งที่สูญเสียไประหว่างการหุงต้มของวุ้นเส้นที่ผ่านการต้ม ในน้ำเดือดที่เวลาต่าง ๆ.....	88