

ผลของไฮดรอกซีโพราพิลเมทิลเซลลูโลสและคาร์บอฟอฟซีเมทิลเซลลูโลสต่อความไม่สดและ  
คุณภาพการเก็บรักษาของนมปั่งແປ່ສາລື



นางสาวเพื่องนภา ขันทะ

# ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

วิทยานิพนธ์นี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรวิรัญญาวิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต

สาขาวิชาเทคโนโลยีทางอาหาร ภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร

คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ปีการศึกษา 2552

ลิขสิทธิ์ของจุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

Effects of hydroxypropylmethyl cellulose and carboxymethyl cellulose on staling and  
keeping quality of wheat bread

Miss Fuengnapha Khunta

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

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

Department of Food Technology

Faculty of Science

Chulalongkorn University

Academic Year 2009

Copyright of Chulalongkorn University

หัวขอวิทยานิพนธ์ ..... ผลงานไฮดรอกซ์โพธิลเมทิลเซลลูโลสและคาร์บอนก๊าซ  
 เมทิลเซลลูโลสต่อความไม่สดและคุณภาพการเก็บรักษา<sup>1</sup>  
 ของขนมปังแบบสด  
 โดย ..... นางสาวเพื่องนา รัตนะ<sup>2</sup>  
 สาขาวิชา ..... เทคโนโลยีทางอาหาร  
 อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก ..... อาจารย์ ดร. ธนจันทร์ มหาวนิช<sup>3</sup>  
 อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม ..... ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. เกียรติศักดิ์ ดวงมาลัย<sup>4</sup>

---

คณะกรรมการด้านวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย อนุมัติให้นับวิทยานิพนธ์ฉบับนี้เป็นส่วนหนึ่ง  
ของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาบัณฑิต

..... คณบดีคณะวิทยาศาสตร์  
(ศาสตราจารย์ ดร.สุพจน์ หวานหนองบัว)

คณะกรรมการสอบวิทยานิพนธ์

..... ดร.สุพจน์ หวานหนองบัว ..... ประธานกรรมการ  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.พاشุติ ประทีปะเสน)

..... ดร.สุพจน์ หวาน ..... อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก  
(อาจารย์ ดร.ธนจันทร์ มหาวนิช)

..... ดร.สุพจน์ หวาน ..... อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.เกียรติศักดิ์ ดวงมาลัย)

..... ดร.สุพจน์ หวาน ..... กรรมการ  
(อาจารย์ ดร.ชนิษฐา ธนาบุวงศ์)

..... ดร.สุพจน์ หวาน ..... กรรมการภายนอกมหาวิทยาลัย  
(ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.วิษณุดา จันทร์พาณิชย์)

เพื่อ流氓 ร้านน้ำ: ผลกระทบของไฮดรอกซิโพลิเมทีลเซลลูโลสและคาร์บอฟิลเมทีลเซลลูโลสต่อความไม่สดและคุณภาพการเก็บรักษาของขนมปังแห้งสาลี. (EFFECTS OF HYDROXYPROPYLMETHYL CELLULOSE AND CARBOXYMETHYL CELLULOSE ON STALING AND KEEPING QUALITY OF WHEAT BREAD)

อ.ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก: อ. ดร. อนันต์ พนาวนิช, อ.ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม: ผศ. ดร. เกียรติศักดิ์ ดวงมาลัย. 89 หน้า.

งานวิจัยนี้วัดถูกประสงค์เพื่อศึกษาผลของการเติมไฮดรอกซิโพลิเมทีลเซลลูโลส (hydroxypropylmethyl cellulose, HPMC) และคาร์บอฟิลเมทีลเซลลูโลส (carboxymethyl cellulose, CMC) ที่มีต่อความไม่สดและคุณภาพการเก็บรักษาของขนมปังขาวที่ห้ามแห้งสาลี พร้อมทั้งศึกษาผลของอุณหภูมิการเก็บรักษาที่มีต่อคุณภาพของขนมปัง ในงานวิจัยนี้แบ่งเป็น 2 กลุ่ม HPMC และ CMC เป็น 3 ระดับ ได้แก่ 0.5, 1.0 และ 1.5% ของน้ำหนักแห้งสาลี และแบ่งอุณหภูมิ การเก็บรักษาเป็น 2 ระดับ ได้แก่ อุณหภูมิห้อง ( $25\pm2^{\circ}\text{C}$ ) และอุณหภูมิเย็น ( $4\pm2^{\circ}\text{C}$ ) พบว่าขนมปังที่เติม HPMC และ CMC ที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีปริมาณความชื้นและปริมาณน้ำที่เหลือเพียงได้สูงกว่าขนมปังสูตรควบคุมช่องไม่เติมไฮดรอกซิเมทีล อย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq0.05$ ) ขนมปังทุกตัวอย่างมีปริมาณความชื้นและปริมาณน้ำที่เหลือเพียงได้ลดลงเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น ขนมปังสูตรควบคุมมีการเกิดเป็นผลึกในช่องอัมโมโนเจนได้แก่ที่สูงกว่าขนมปังที่เติม HPMC และ CMC ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิเดียวกันเป็นระยะเวลาเท่ากันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq0.05$ ) ในขณะเดียวกันขนมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิเย็นมีการเกิดเป็นผลึกในช่องอัมโนเจนมากที่สูงกว่าตัวอย่างเดียวกันที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง โดยการเกิดเป็นผลึกใหม่ ช่องอัมโนเจนมีค่าเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วง 2-3 วันแรกของการเก็บรักษา การเปลี่ยนแปลงของปริมาณสารที่ละลายน้ำได้สอดคล้องกับการเกิดเป็นผลึกในช่องอัมโนเจนที่สูงกว่าตัวอย่างเดียวกันที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิเย็นมีปริมาณสารที่ละลายน้ำได้ต่ำกว่าตัวอย่างเดียวกันที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องเป็นระยะเวลาเท่ากัน ขนมปังที่เติม HPMC และ CMC มีความแข็งตัวกว่าขนมปังสูตรควบคุมทั้งภายหลังจากผลิตเสร็จใหม่ๆ และในระหว่างการเก็บรักษา และขนมปังที่เก็บรักษาให้ที่อุณหภูมิเย็นมีความแข็งตัวอย่างเดียวกันที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง นอกเหนือนี้ยังพบว่าการเติม HPMC และ CMC ช่วยเพิ่มความยืดหยุ่นของขนมปัง จากการศึกษาโดยใช้กล้องอุลตรารคนสโคปวิวัฒนาการปังที่เติม HPMC และ CMC มีขนาดเฉลี่ยของเซลล์อาหารเล็กกว่าขนมปังสูตรควบคุม เพลี้อกันของขนมปังทุกตัวอย่างมีมุมสีประมาณ  $62^{\circ}$  ซึ่งได้แก่สีเหลือง ส้ม และมีความเข้มสีและความสว่างใกล้เคียงกัน ขนมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิเย็นมีเกลื่อนหลังต่อตัวอย่างที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง จากการประเมินคุณภาพทางประสานสัมผัสพบว่าขนมปังที่เติม HPMC และ CMC ที่มีอายุการเก็บรักษาตั้งแต่ 1 วันขึ้นไปได้คะแนนความชอบโดยรวมสูงกว่าขนมปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq0.05$ )

ภาควิชา...เทคโนโลยีทางอาหาร.....	ลายมือชื่อนิติศ.....	เพจท.....	ปี๒๖๗.....
สาขาวิชา...เทคโนโลยีทางอาหาร.....	ลายมือชื่อ.ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์หลัก.....	ภาฯท.....	๙๗๓.....
ปีการศึกษา..... ๒๕๕๒.....	ลายมือชื่อ.ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วม.....	ที่ปรึกษา.....	๑๗๘๖

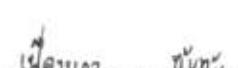
# # 5072405823: MAJOR FOOD TECHNOLOGY

KEYWORDS: BREAD/HYDROXYPROPYLMETHYL CELLULOSE/CARBOXYMETHYL  
CELLULOSE/HYDROCOLLOID/STALING/STORAGE TEMPERATURE

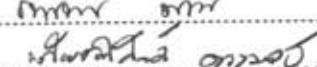
FUENGNAPHA KHUNTA: EFFECTS OF HYDROXYPROPYLMETHYL CELLULOSE AND  
CARBOXYMETHYL CELLULOSE ON STALING AND KEEPING QUALITY OF WHEAT BREAD.

ADVISOR: THANACHAN MAHAWANICH, Ph. D., CO-ADVISOR: ASST. PROF. KIATTISAK  
DUANGMAL, Ph. D., 89 pp.

The objective of this research was to study the effect of adding hydroxypropylmethyl cellulose (HPMC) and carboxymethyl cellulose (CMC) on staling and keeping quality of white wheat bread. The effect of storage temperature on bread quality was also investigated. HPMC and CMC were added at the levels of 0.5, 1.0 and 1.5% of wheat flour and the bread samples were stored at either ambient ( $25\pm2$  °C) or refrigerated temperature ( $4\pm2$  °C). Freshly baked HPMC- and CMC-added samples contained significantly higher moisture and freezable water as compared to the all-wheat control ( $p\leq0.05$ ). A decrease in moisture and freezable water contents with increasing storage time was observed in all samples. Among the samples stored at the same temperature, the control exhibited greatest degree of amylopectin recrystallization. Between the two storage temperatures studied, higher degree of amylopectin recrystallization was observed in refrigerated samples. Amylopectin recrystallization was found to increase sharply during the first few days of storage. Changes in soluble starch content were well correlated to the degree of amylopectin recrystallization. A decrease in soluble starch content was found to be lower in HPMC- and CMC-containing breads. Bread samples stored at refrigerated temperature were lower in soluble starch content than those stored at ambient temperature. Both freshly baked and stored HPMC- and CMC-containing breads were lower in hardness as compared to the control. HPMC and CMC addition also helped increase crumb springiness. An investigation using a stereomicroscope revealed that HPMC- and CMC-containing breads had smaller air cells than the control. The crust of all samples had hue angle of approximately 62°, representing orange-yellow color, with similar chroma and lightness. The crumb of all samples had hue angle of approximately 95°, representing yellow color, with similar chroma, whiteness index and lightness. Refrigerated breads were lower in staling flavor than those stored at ambient temperature. From sensory evaluation, HPMC- and CMC-containing breads stored for 1 day or longer obtained significantly higher overall preference score than the control did ( $p\leq0.05$ ).

Department : Food Technology..... Student's Signature..... .....

Field of Study : Food Technology..... Advisor's Signature .....

Academic Year : ..... 2009 ..... Co-Advisor's Signature..... 

## กิตติกรรมประกาศ

ขอขอบพระคุณอาจารย์ ดร. มนจันทร์ มหาวนิช อ้าวารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์และผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. เกียรติศักดิ์ ดวงมาลย์ อ้าวารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ร่วมที่กรุณาให้คำปรึกษาคำแนะนำและความช่วยเหลืออันเป็นประโยชน์อย่างยิ่งสำหรับงานวิจัยนี้

ขอขอบพระคุณกรรมการสอบวิทยานิพนธ์ประกอบด้วย ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. พาสวัสดิ์ ประทีปะเสน อาจารย์ ดร. ชนิษฐา วนานุวงศ์ และผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. วิษณุสิตา จันทรภาพชัย ที่ให้ความรู้ พร้อมทั้งชี้แนะแนวทางในการปรับปรุงวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ให้มีความสมบูรณ์ยิ่งขึ้น

ขอขอบพระคุณผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร. จันทนี อุริยะพงศ์สรรค์ และคุณไฟโรจน์ จันทนี จากภาควิชาเทคโนโลยีอาหาร มหาวิทยาลัยขอนแก่น สำหรับความอนุเคราะห์ในการใช้เครื่อง farinograph และให้ความรู้ในด้านการวิเคราะห์สมบัติของโด พร้อมทั้งอำนวยความสะดวกในการใช้สถานที่เพื่อทำวิจัย

ขอขอบพระคุณบริษัท ดาวเคมิคอลประเทศไทย จำกัด สำหรับความอนุเคราะห์ให้ทดลองใช้เพลเมทิดเซลลูลิสสำหรับใช้ในงานวิจัยนี้

ขอกราบขอบพระคุณคุณนาย คุณพ่อ คุณแม่ และญาติพี่น้องทุกคน ที่เคยเป็นกำลังใจให้ตลอดเวลาจนงานวิจัยนี้สำเร็จ

ขอขอบคุณเพื่อนๆ ทุกคนที่ให้กำลังใจและความช่วยเหลือมาโดยตลอด พร้อมกันนี้ขอขอบคุณเจ้าหน้าที่ในภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหารทุกท่านสำหรับความช่วยเหลือตลอดระยะเวลาการทำวิจัย

**ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

## สารบัญ

	หน้า
บทคัดย่อภาษาไทย.....	๔
บทคัดย่อภาษาอังกฤษ.....	๕
กิตติกรรมประกาศ .....	๖
สารบัญ .....	๗
สารบัญตาราง.....	๘
สารบัญภาพ .....	๙
บทที่	
1 บทนำ .....	1
2 วารสารปริทัศน์ .....	3
2.1 สถาร์ช.....	3
2.1.1 โมเดลสถาร์ชและสถาร์ชแกรนูล .....	3
2.1.2 เจลที่ในเชื้อนของสถาร์ช.....	6
2.1.3 รีโตรเกรเดชันของสถาร์ช .....	6
2.2 แบ่งสาลี .....	8
2.3 ขั้นมปัง .....	9
2.3.1 ส่วนผสมหลักของขั้นมปัง .....	9
2.3.2 การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นในระหว่างการผลิตขั้นมปัง .....	10
2.3.2.1 การเติ่ยมติด.....	10
2.3.2.2 การหมัก.....	10
2.3.2.3 การอบ .....	10
2.4 ความไม่สดในขั้นมปัง .....	11
2.4.1 กลไกการเกิดความไม่สดในขั้นมปัง.....	11
2.4.2 บทบาทของมิโลสและมิโลเพกทินต่อการเกิดความไม่สดในขั้นมปัง .....	12
2.4.3 การประเมินความไม่สดในขั้นมปัง.....	13
2.4.4 ผลของอุณหภูมิการเก็บรักษาต่อการเกิดความไม่สดในขั้นมปัง .....	13
2.5 ไขมอรคอลลอยด์ .....	14
2.5.1 เชลดูลิสตัดแปร .....	14
2.5.2 การใช้เชลดูลิสตัดแปรในขั้นมปังและผลิตภัณฑ์ที่เกี่ยวเนื่อง .....	16
2.5.2.1 การใช้เชลดูลิสตัดแปรในขั้นมปังขาวที่ทำจากแบ่งสาลี .....	16
2.5.2.2 การใช้เชลดูลิสตัดแปรในขั้นมปังที่อบเพียงบางส่วน .....	17
2.5.2.3 การใช้เชลดูลิสตัดแปรในขั้นมปังชนิดอื่นๆ .....	18
3 คุณภาพและวิธีดำเนินการวิจัย .....	20

	หน้า
3.1 วัตถุดิบและสารเคมี.....	20
3.1.1 วัตถุดิบสำหรับผลิตขنمปัง.....	20
3.1.2 สารเคมี.....	20
3.2 คุณภาพ.....	20
3.3 ขั้นตอนและวิธีดำเนินงานวิจัย .....	21
3.3.1 การเตรียมขnmปัง.....	21
3.3.2 การวิเคราะห์สมบัติของขnmปัง.....	23
3.3.2.1 ปริมาณความชื้น.....	23
3.3.2.2 ปริมาณน้ำที่แห้งเชิงได้และการเกิดเป็นผลึกใหม่ของคอมโพสิต.....	23
3.3.2.3 ปริมาณสตาร์ฟที่ละลายน้ำได้ .....	24
3.3.2.4 ปริมาตรจำเพาะของก้อนขnmปัง.....	24
3.3.2.5 สมบัติด้านเนื้อสัมผัส .....	24
3.3.2.6 โครงสร้างเนื้อในของขnmปัง .....	25
3.3.2.7 สี.....	25
3.3.2.8 คุณภาพทางประสาทสัมผัส .....	26
3.3.2.8.1 การประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวมา .....	26
3.3.2.8.2 การประเมินทางประสาทสัมผัสด้านความชอบ .....	27
3.3.3 การวางแผนการทดลองและการวิเคราะห์ผลทางสถิติ.....	27
4 ผลการทดลองและวิจารณ์ผลการทดลอง .....	28
4.1 ปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรขnmปัง .....	28
4.2 ผลของการเติม HPMC และ CMC ต่อความไม่สอดและคุณภาพการเก็บรักษาของขnmปัง .....	29
4.2.1 ปริมาณความชื้น.....	29
4.2.2 ปริมาณน้ำที่แห้งเชิงได้ .....	30
4.2.3 การเกิดเป็นผลึกใหม่ของคอมโพสิต.....	33
4.2.4 ปริมาณสตาร์ฟที่ละลายน้ำได้ .....	36
4.2.5 ปริมาตรจำเพาะของก้อนขnmปัง .....	37
4.2.6 สมบัติด้านเนื้อสัมผัส.....	38
4.2.7 โครงสร้างเนื้อในของขnmปัง .....	41
4.2.8 สีของเปลือกนอกและเนื้อในของขnmปัง .....	42
4.2.9 คุณภาพทางประสาทสัมผัส.....	46
4.2.9.1 การประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวมา.....	46
4.2.9.2 การประเมินทางประสาทสัมผัสด้านความชอบ .....	56
5 สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ .....	64
รายการอ้างอิง .....	66

	หน้า
ภาคผนวก.....	75
ภาคผนวก ก วิธีการวิเคราะห์ .....	76
ภาคผนวก ข กราฟและแบบประเมินทางประสาทสัมผัส .....	79
ภาคผนวก ค ตารางข้อมูล .....	83
ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์.....	89



## สารบัญตาราง

ตารางที่	หน้า
3.1 สัญลักษณ์แทนตัวอย่างขنمปังในงานวิจัยนี้.....	21
3.2 ปริมาณส่วนผสมสำหรับตัวอย่างขnmปัง .....	22
4.1 ปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรขnmปัง .....	29
4.2 สมบัติด้านสีของเปลือกนอกของขnmปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ .....	45
4.3 สมบัติด้านสีของเนื้อในของขnmปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ .....	46
4.4 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านสีของเปลือกนอกของขnmปัง (สีนำ้ตาล) ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	47
4.5 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านสีของเปลือกนอกของขnmปัง (สีนำ้ตาล) ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น .....	47
4.6 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านสีของเนื้อในของขnmปัง (สีขาว) ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	48
4.7 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านสีของเนื้อในของขnmปัง (สีขาว) ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น .....	48
4.8 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านความสม่ำเสมอของรูปฐานของขnmปังที่ เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	49
4.9 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านความสม่ำเสมอของรูปฐานของขnmปังที่ เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น .....	49
4.10 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านขนาดของรูปฐานของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	50
4.11 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านขนาดของรูปฐานของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น .....	50
4.12 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านความแข็งของขnmปังที่เก็บรักษาที่ อุณหภูมิห้อง .....	51
4.13 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านความแข็งของขnmปังที่เก็บรักษาที่ อุณหภูมิแข็งเย็น .....	52
4.14 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านการเกาะตัวกันของเนื้อของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	53
4.15 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านการเกาะตัวกันของเนื้อของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น .....	53
4.16 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านความยึดหยุ่นของขnmปังที่เก็บรักษาที่ อุณหภูมิห้อง .....	54
4.17 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนาด้านความยึดหยุ่นของขnmปังที่เก็บรักษาที่ อุณหภูมิแข็งเย็น .....	54

ตารางที่	หน้า
4.18 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนตามด้านกลิ่นรสไม่สดของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	55
4.19 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนตามด้านกลิ่นรสไม่สดของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น.....	56
4.20 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านด้านความชอบด้านสีของเปลือกนอกของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	57
4.21 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านด้านความชอบด้านสีของเปลือกนอกของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น.....	57
4.22 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านด้านความชอบด้านสีของเนื้อในของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	58
4.23 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านด้านความชอบด้านสีของเนื้อในของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น .....	58
4.24 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านด้านความชอบด้านเนื้อสัมผัสของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	59
4.25 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านด้านความชอบด้านเนื้อสัมผัสของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น.....	59
4.26 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านด้านความชอบด้านกลิ่นรสของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	60
4.27 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านด้านความชอบด้านกลิ่นรสของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น.....	60
4.28 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านด้านความชอบด้านรสชาติของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	61
4.29 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านด้านความชอบด้านรสชาติของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น.....	61
4.30 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านด้านความชอบโดยรวมของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง.....	62
4.31 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านด้านความชอบโดยรวมของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น.....	63
ค.1.1 ปริมาณความชื้น (% โดยน้ำหนักแห้ง) ของเนื้อในของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	83
ค.1.2 ปริมาณความชื้น (% โดยน้ำหนักแห้ง) ของเนื้อในของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น.....	83
ค.2.1 ปริมาณน้ำที่แข็งได้ (% โดยน้ำหนักแห้ง) ของเนื้อในของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง.....	83
ค.2.2 ปริมาณน้ำที่แข็งได้ (% โดยน้ำหนักแห้ง) ของเนื้อในของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น ..	84
ค.3.1 เอนทอลปีที่ใช้ในการหลอมละลายผลึกอเมโนโนฟีน (J/g) ในขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง ..	84

ตารางที่	หน้า
ค.3.2 เอนทอลปีที่ใช้ในการหลอมละลายผลึกอิมิโลเพกทิน (J/g) ในขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น.....	84
ค.4.1 ปริมาณสตาร์ชที่ละลายได้ (%) โดยน้ำหนัก ของเนื้อในของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .	85
ค.4.2 ปริมาณสตาร์ชที่ละลายได้ (%) โดยน้ำหนัก ของเนื้อในของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น.....	85
ค.5.1 ปริมาตรจำเพาะของก้อนขnmปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ.....	85
ค.6.1 ความแข็ง (g force) ของเนื้อในของขnmปัง ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง.....	86
ค.6.2 ความแข็ง (g force) ของเนื้อในของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น .....	86
ค.6.3 การเกาะตัวกันของเนื้อในของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง.....	86
ค.6.4 การเกาะตัวกันของเนื้อในของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น.....	87
ค.6.5 ความยึดหยุ่นของเนื้อในของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	87
ค.6.6 ความยึดหยุ่นของเนื้อในของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น.....	87
ค.7.1 ขนาดเฉลี่ยของเซลล์อากาศแสดงในรูปความยาวเส้นรอบของเซลล์อากาศ (mm) ของเนื้อในของ ขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง .....	88
ค.7.2 ขนาดเฉลี่ยของเซลล์อากาศแสดงในรูปความยาวเส้นรอบของเซลล์อากาศ (mm) ของเนื้อในของ ขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น .....	88

# ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## สารบัญภาพ

อ้างอิง	หน้า
2.1 ออมิโลส .....	3
2.2 ออมิโลเพกทิน .....	4
2.3 โครงสร้างเชิงกิ่งของออมิโลเพกทิน .....	4
2.4 สตาร์ชแกรนูลของแป้งสาลี .....	5
2.5 โครงสร้างของสตาร์ชแกรนูลซึ่งมีลักษณะเป็นชั้นสับปันของส่วนที่เป็นผลึกและส่วนที่เป็นอ่อนสูญ .....	5
2.6 สตาร์ชแกรนูลในสารเแขวนลอยของสตาร์ชข้าวโพดเข้มข้น 5% ที่อุณหภูมิ (ก) $30^{\circ}\text{C}$ และ (ข) $60^{\circ}\text{C}$ .....	6
2.7 การเปลี่ยนแปลงของความหนืดเมื่อให้ความร้อนแก่สารเแขวนลอยสตาร์ช .....	7
2.8 วิธีการเดชันของสตาร์ช วิธีการเดชันที่เกิดขึ้นจากการลดอุณหภูมิลงอย่างช้าๆ ส่งผลให้ไม่เลกุด สตาร์ชเกิดการรวมกันใหม่และแตกตะกอน ในขณะที่วิธีการเดชันที่เกิดขึ้นจากการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็วทำให้เกิดเป็นโครงสร้างเจล .....	7
2.9 แบบจำลองการเกิดความไม่สอดในขั้นตอนปั้ง .....	12
2.10 ผลของอุณหภูมิการเก็บรักษาต่อการเกิดความไม่สอดในขั้นตอนปั้ง .....	14
2.11 ไฮดรอกซิโพลิเมทิลเซลลูโลส .....	15
2.12 โซเดียมคาร์บอฟอสซิเมทิลเซลลูโลส .....	16
4.1 ปริมาณความชื้นของเนื้อในของขั้นตอนปั้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น .....	30
4.2 รูปแบบเส้นกราฟ DSC ในช่วงอุณหภูมิที่น้ำแข็งละลายซึ่งอยู่ในช่วงประมาณ $0^{\circ}\text{C}$ .....	31
4.3 ปริมาณน้ำที่แข็งได้ของเนื้อในของขั้นตอนปั้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น .....	32
4.4 รูปแบบเส้นกราฟ DSC ในช่วงอุณหภูมิที่ผลึกออมิโลเพกทินหลอมละลายซึ่งอยู่ในช่วงประมาณ $60\text{--}80^{\circ}\text{C}$ .....	34
4.5 เคนทาลปีที่ใช้ในการหลอมละลายผลึกออมิโลเพกทินในขั้นตอนปั้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น .....	35
4.6 ปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ของเนื้อในของขั้นตอนปั้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น .....	37
4.7 ปริมาตรจำเพาะของก้อนขั้นตอนปั้งที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ .....	38
4.8 ความแข็งของเนื้อในของขั้นตอนปั้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น .....	40
4.9 การเกาะตัวกันของเนื้อในของขั้นตอนปั้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น .....	40
4.10 ความยืดหยุ่นของเนื้อในของขั้นตอนปั้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น .....	41
4.11 โครงสร้างของเนื้อในของขั้นตอนปั้งที่ผลิตเสร็จใหม่และที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น .....	43
4.12 ความพยายามเส้นรอบโดยเฉลี่ยของเซลล์օากาศของเนื้อในของขั้นตอนปั้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น .....	44
ก.1.1 farinogram ของโคลสตอร์คบคุม .....	77
ก.1.2 farinogram ของโคลทีเติม HPMC 1.5% .....	77
ก.1.3 farinogram ของโคลทีเติม CMC 1.5% .....	78
ข.1.1 กราฟมาตราฐานสำหรับการวิเคราะห์เปรียบเทียบสตาร์ชที่ละลายน้ำได .....	79

อปท.	หน้า
๔.๔.๑ กราฟ TPA ของขนมปัง .....	๘๒



## บทที่ 1

### บทนำ

ขนมปังเป็นผลิตภัณฑ์ที่เกิดการเสื่อมคุณภาพอย่างรวดเร็วในระหว่างการเก็บรักษา ขนมปังที่ไม่สด (staled bread) มีลักษณะทั่วไปที่ผู้บริโภคสังเกตได้ง่าย คือ เนื้อในของขนมปัง (crumb) มีลักษณะแข็ง ร่วน มีความชุ่มเพิ่มขึ้น เปลือกนอกของขนมปัง (crust) มีลักษณะนิ่มลง และมีการเปลี่ยนแปลงของกลิ่นรส (Setser, 1996; Bárcenas and Rosell, 2006; Ribotta and Le Bail, 2007) ความไม่สดของขนมปัง (bread staling) สามารถสังเกตได้ด้วยตาเปล่าภายใน 3-4 วันหลังจากผลิต (Pyler, 1973) Zobel และ Kulp (1996) รายงานว่าประมาณ 3% ของขนมปังที่ผลิตในสหราชอาณาจักรสูญเสียคุณภาพด้วยสาเหตุต่างๆ ที่สำคัญที่สุดคือความชื้นในขนมปัง ซึ่งเป็นสาเหตุที่สำคัญที่สุดของการเสื่อมคุณภาพ ความชื้นจะส่งผลกระทบต่อการเปลี่ยนแปลงทางเคมี เช่น การเปลี่ยนแปลงของโครงสร้างของไขมันและโปรตีน รวมถึงการเปลี่ยนแปลงของน้ำในเซลล์ ทำให้เกิดการแตกตัวของเซลล์ ซึ่งเป็นสาเหตุที่สำคัญที่สุดของการเสื่อมคุณภาพของขนมปัง (Schiraldi and Fessas, 2001) ความไม่สดหรือการเสื่อมคุณภาพของขนมปังในระหว่างการเก็บรักษาหมายถึงการเปลี่ยนแปลงคุณภาพในด้านต่างๆ ได้แก่ รสชาติ กลิ่น ความแน่นเนื้อ ความสามารถในการรักษาความชื้น ความเป็นผลึก ความชุ่ม และปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ในเนื้อในของขนมปัง (Chen et al., 1997) การเกิดความไม่สด ในขนมปังมีสาเหตุหลักมาจากการเกิดรีไทร์โรเกรเดชันของสตาร์ชซึ่งเป็นส่วนประกอบหลักของขนมปัง (Zobel and Kulp, 1996) นอกจากการเกิดรีไทร์โรเกรเดชันของสตาร์ชแล้ว ปัจจัยอื่นๆ ที่มีผลต่อการเกิดความไม่สดในขนมปัง ได้แก่ การเคลื่อนย้ายของน้ำ (moisture migration) การเปลี่ยนแปลงที่เกิดกับกลูเติน และการเปลี่ยนแปลงระหว่างสถานะคล้ายแก้วและสถานะคล้ายยาง (glassy-rubbery transition) ของส่วนอสัมฐ (amorphous domain) (Vodovotz, Hallberg and Chinachoti, 1996; Baik and Chinachoti, 2000; Hallberg and Chinachoti, 2002)

เนื่องจากการเกิดความไม่สดส่งผลอย่างมากต่อคุณภาพของขนมปังและการยอมรับของผู้บริโภค จึงมีความสนใจศึกษาการชะลอการเกิดความไม่สดนี้ เช่น การใช้สารลดแรงตึงผิว (surfactant) (Rogers and Hoseney, 1983; Krog et al., 1989; Knightly, 1996; Selomulyo and Zhou , 2007) การใช้สารเสริมคุณภาพขนมปัง (bread improver) (Every et al., 1999) การใช้เอนไซม์ (Morgan et al., 1997; Champenois et al., 1999) และการเติมพอลิแซกคาไรด์อื่นๆ ที่ไม่ใช้สตาร์ช (Dziezak, 1991; Davidou et al., 1996) เป็นต้น ไฮโดรคออลลอยด์มีความสามารถในการควบคุมสมบัติการไหลของโดแลนเนื้อสัมผัสของขนมปังโดยการทำให้มัลติ ระบบของสารแขวนลอย และโพลีเมที่เกิดขึ้นเมื่อความคงตัว ไฮดรอกซิโพรพิลเมทิลเซลลูโลส (hydroxypropylmethyl

cellulose, HPMC) และคาร์บอคไซเมทิลเซลลูโลส (carboxymethyl cellulose, CMC) เป็นไฮโดรคออลลอยด์ที่มีการนำมาใช้เพื่อปรับปรุงคุณภาพของขันมปังกันอย่างแพร่หลาย (Rosell, Rojas and Benedito de Barber, 2001; Guarda *et al.*, 2004; Bárcenas and Rosell , 2007) โดยไฮโดรคออลloyด์ทั้งสองชนิดมีบทบาทสำคัญในการรักษาความชื้นของขันมปังจึงช่วยให้ขันมปังมีเนื้อสัมผัสที่นิ่ม (Rosell *et al.*, 2001; Bárcenas and Rosell, 2006) นอกจากนี้ HPMC ยังสามารถเกิดอันตรกิริยาได้กับวัฏภากที่ไม่มีข้าว (non-polar phase) ในโดยได้จึงช่วยรักษาเสถียรภาพของอิมัลชันในระหว่างการผลิตขันมปัง (Selomulyo and Zhou, 2007) ส่วน CMC ช่วยให้ขันมปังมีความยืดหยุ่นมากขึ้นเนื่องจากการผลักกันของประจุลบบนสายโซ่ (วรรณา ตุลยธัญ, 2549) ในปัจจุบันการศึกษาผลของการเติมไฮโดรคออลloyด์ในขันมปังส่วนมากมุ่งเน้นในการศึกษาสมบัติการไหลของโดยและคุณภาพของขันมปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ (Dziezak, 1991; Rosell *et al.*, 2001; Guarda *et al.*, 2004) อย่างไรก็ตาม การศึกษาผลของการเติมไฮโดรคออลloyด์ต่อความไม่สดและคุณภาพการเก็บรักษาของขันมปังยังมีค่อนข้างจำกัด งานวิจัยนี้จึงมีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาผลของการเติมไฮโดรคออลloyd 2 ชนิด ได้แก่ HPMC และ CMC ต่อความไม่สดและคุณภาพการเก็บรักษาของขันมปังขาวที่ทำจากแป้งสาลี นอกจากนี้ยังศึกษาผลของอุณหภูมิกการเก็บรักษาที่มีต่อความไม่สดและการเปลี่ยนแปลงคุณภาพในระหว่างการเก็บรักษาของขันมปังขาวที่ทำจากแป้งสาลีด้วย

## ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## บทที่ 2

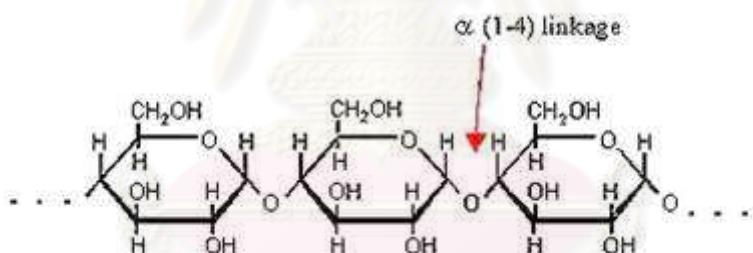
สารบัญ

## 2.1 ສຕາර්ංච

สตาร์ชเป็นพอลิแซกคาไรด์ที่ประกอบด้วยอะตอมคาร์บอน ไฮโดรเจน และออกซิเจน ในอัตราส่วน 6:10:5 มีสูตรเคมีโดยทั่วไปคือ  $(C_6H_{10}O_5)_n$  สตาร์ชเป็นพอลิเมอร์ของ  $\alpha$ -D-glucose ประกอบด้วยพอลิเมอร์สองชนิด ได้แก่ อมิโลสซึ่งเป็นพอลิเมอร์เชิงเส้นและอมิโลเพกทินซึ่งเป็นพอลิเมอร์เชิงกิ่ง

### 2.1.1 ໂມເລກຸລສຕາວ່າງແລະສຕາວ່າງແກຣນູລ

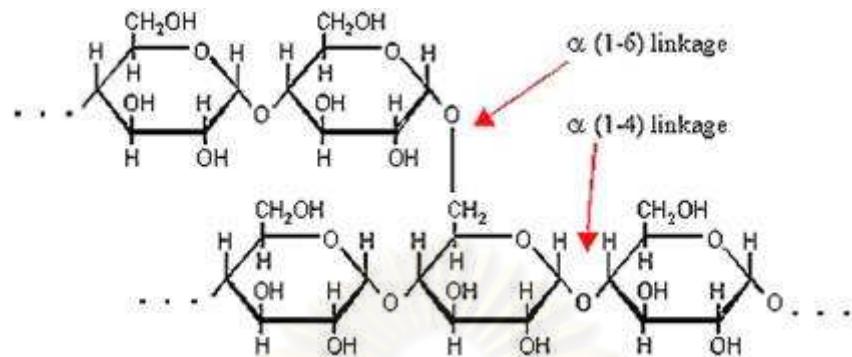
อมิโลสเป็นพอลิเมอร์เชิงเส้นประกอบด้วยหน่วยย่อประกอบด้วยพันธะกลูโคซเชื่อมต่อกันด้วยพันธะกลูโคซิดิกชนิด  $\alpha$ -(1  $\rightarrow$  4) (รูปที่ 2.1) ไม่เดกูลออมิโลสเม็มีโครงสร้างเชิงกิ่งอยู่ในปริมาณเล็กน้อย โดยเชื่อมต่อในตำแหน่งจุดแตกกิ่งด้วยพันธะกลูโคซิดิกชนิด  $\alpha$ -(1  $\rightarrow$  6) อย่างไรก็ตามตำแหน่งของ枝กิ่งในอมิโลสอยู่ห่างกันมาก สมบัติของอมิโลสจึงขึ้นกับส่วนที่เป็นโครงสร้างเชิงเส้นเป็นหลัก



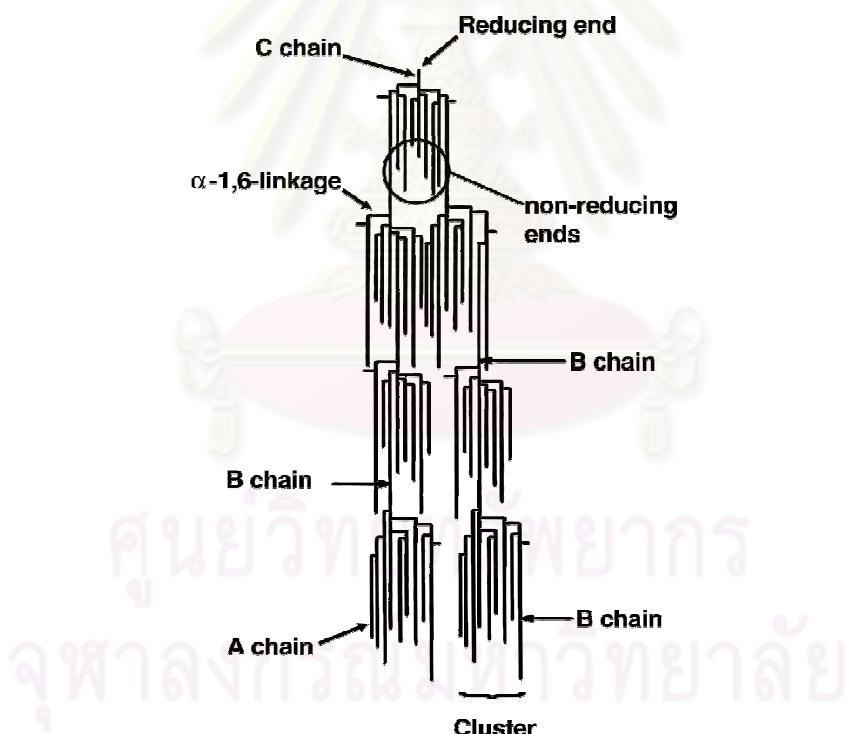
รูปที่ 2.1 ออมิโลส

อมิโลเพกทินเป็นพอลิเมอร์เชิงกิ่งของกลูโคส ส่วนที่เป็นสายโซ่หลักเชื่อมต่อกันด้วยพันธะกลูโคซิติดิกานิด  $\alpha-(1 \rightarrow 4)$  และที่ทำແแน่งจุดแตกกิ่งเชื่อมต่อกันด้วยพันธะกลูโคซิติดิกานิด  $\alpha-(1 \rightarrow 6)$  (รูปที่ 2.2) โครงสร้างเชิงกิ่งมีอยู่ประมาณ 5% ของปริมาณกลูโคสในอมิโลเพกทินทั้งหมด โครงสร้างเชิงกิ่งของอมิโลเพกทินประกอบด้วยสายโซ่สามชนิด ได้แก่ โซ่อ (A-chain) โซบี (B-chain) และโซซี (C-chain) (รูปที่ 2.3) โซซีได้แก่โซที่มีปลายริดิวซิ่งซึ่งมีเพียงปลายเดียวในไม่เลกูลอฟิโลเพกทิน ดังนั้นไม่เลกูลอฟิโลเพกทินหนึ่งๆ จะมีโซซีเพียงสายเดียว โซซีมีกิ่งมาก many ริชกิ่งเหล่านี้ว่าโซบีซึ่งเชื่อมต่อกับโซเอต่อไป โซเอเป็นโครงสร้างที่ไม่มีกิ่งและเชื่อมต่อกับสายโซ่ อันที่ทำແแนงเดียวเท่านั้น โครงสร้างของอมิโลเพกทินประกอบด้วยโซเอและโซบีในอัตราส่วน 0.8-

0.9:1 โนมเลกูลคอมิโลเพกทินอยู่รวมตัวกันเป็นกลุ่มก้อน (cluster) (กล้านรงค์ ศรีรอด และ เกี้ยวฤทธิ์ ปิยะจอมชัยวัฒน์, 2550)



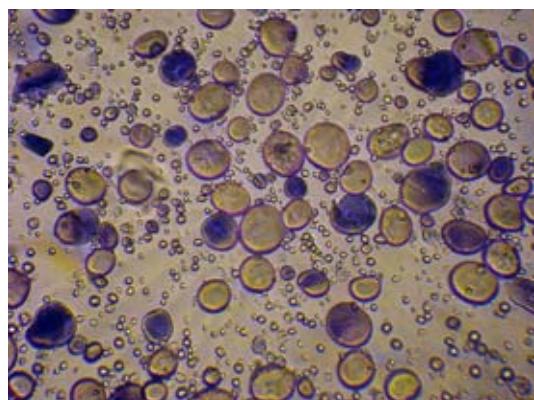
รูปที่ 2.2 อะมิโลเพกทิน



รูปที่ 2.3 โครงสร้างเชิงกิ่งของอะมิโลเพกทิน  
ที่มา: Manners (1989)

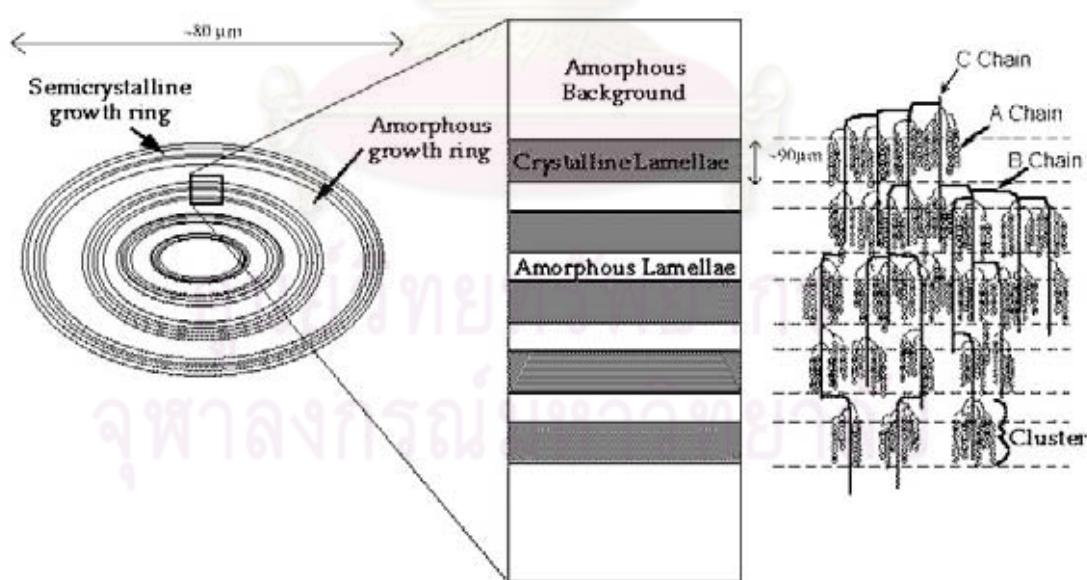
สตาร์ชแกรนูลจากพืชแต่ละชนิดมีขนาดและรูปร่างแตกต่างกันไป สตาร์ชแกรนูลของแป้งสาลีมีขนาดในช่วง 2-55  $\mu\text{m}$  (BeMiller and Whistler, 1996) (รูปที่ 2.4) สตาร์ชแกรนูลประกอบ

ด้วยโมเลกุล omniphilic และ/หรือ omniphobic ที่มีจุดเรียงตัวกันในแนวรัศมี (radial arrangement) เกิดเป็นโครงสร้างของชั้นสลับกันของส่วนที่เป็นผลึกและส่วนที่เป็นอสัณฐาน (รูปที่ 2.5) ส่วนที่เป็นผลึกประกอบด้วยโมเลกุล omniphilic และใช้กิ่งของ omniphobic ในขณะที่ส่วนที่เป็นจุดแตกกิ่งของโมเลกุล omniphobic เกิดการเรียงตัวที่เป็นระเบียบได้ยากเนื่องจากกราฟิกขัดขวางเชิงโครงสร้าง (steric hindrance) ทำให้มีโครงสร้างแบบอสัณฐาน



รูปที่ 2.4 สถาร์ชแกรนูลของแป้งสาลี

ที่มา: Kiselov (2006)

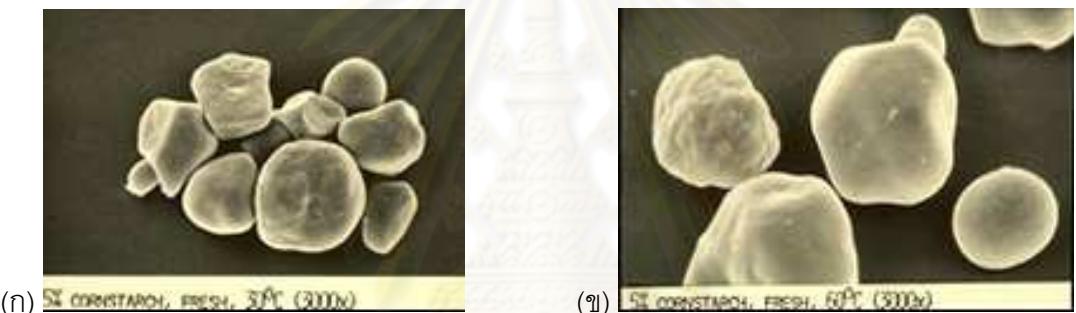


รูปที่ 2.5 โครงสร้างของสถาร์ชแกรนูลซึ่งมีลักษณะเป็นชั้นสลับกันของส่วนที่เป็นผลึกและส่วนที่เป็นอสัณฐาน

ที่มา: Jenkins และ Donald (1995)

### 2.1.2 เจลาทีไนเซ็นของสตาร์ซ

สตาร์ชแกรนูลพองตัวได้เล็กน้อยในน้ำเย็นและเกิดเป็นสารแขวนลอย (suspension) โดยนำเย็นสามารถผ่านเข้าไปในส่วนที่เป็นอสัณฐาน แต่ไม่สามารถผ่านเข้าไปในส่วนที่เป็นผลึกได้เนื่องจากโครงสร้างส่วนนี้มีความเป็นระเบียบและความหนาแน่นสูง เมื่อให้ความร้อนแก่สารแขวนลอยสตาร์ช สตาร์ชแกรนูลจะดูดซับน้ำเข้าไปและพองตัวขึ้น น้ำสามารถผ่านเข้าไประหว่างสายโซ่สตาร์ชและทำลายพันธะไฮดรเจนระหว่างสายโซ่สตาร์ช ทำให้สูญเสียโครงสร้างที่เป็นผลึกและเกิดการพองตัวของสตาร์ชแกรนูลซึ่งเรียกว่าเจลاثไนเซ็น (รูปที่ 2.6) ความหนืดของสารแขวนลอยสตาร์ชเริ่มเพิ่มสูงขึ้นเนื่องจากแรงเสียดทานที่เกิดขึ้นระหว่างสตาร์ชแกรนูลที่พองตัวจนกระทั่งถึงความหนืดสูงสุด (peak viscosity) หากให้ความร้อนต่อไปสตาร์ชแกรนูลจะแตกออกทำให้ความหนืดลดลง (รูปที่ 2.7)

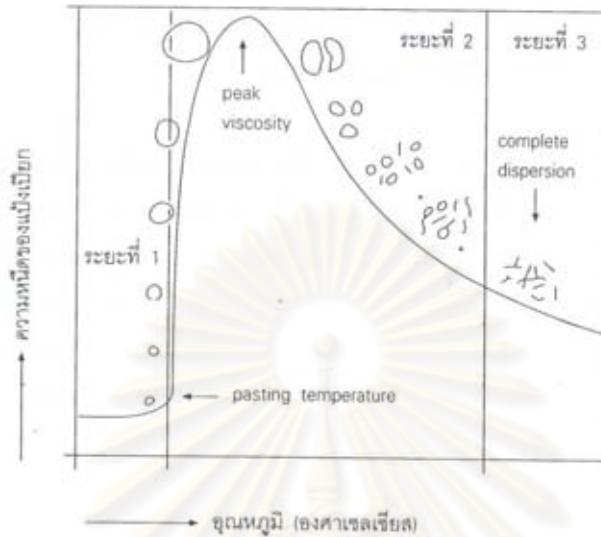


กูปที่ 2.6 សตาร์ชแกรนูลในสารเแขวนลดอยของสตาร์ชข้าวโพดเข้มข้น 5% ที่อุณหภูมิ (ก) 30 °C และ (ข) 60 °C

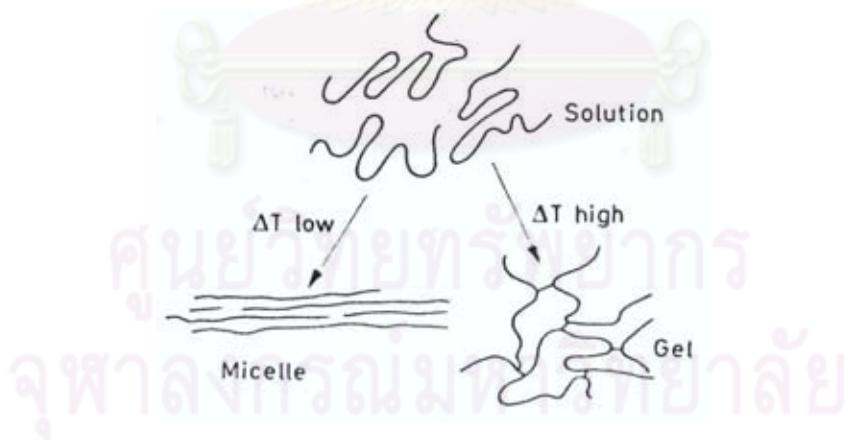
ที่มา: OSU Food Resource (2009)

### 2.1.3 វិធានការទេរង់នូវគំនិតរបស់ខ្លួន

สามารถพับได้ในระบบอาหารต่างๆ เช่น การเกิดความไม่สดในข้นมีปั่ง การสูญเสียความหนืดและ การตกตะกอนในชุปและซอส



รูปที่ 2.7 การเปลี่ยนแปลงของความหนืดเมื่อให้ความร้อนแก่สารเชวนลอยสตาร์ช  
ที่มา: กล้านรงค์ ศรีรอด และ เกื้อกูล ปิยะจอมขวัญ (2550)



รูปที่ 2.8 รีโทรเกรเดชันของสตาร์ช รีโทรเกรเดชันที่เกิดขึ้นจากการลดอุณหภูมิลงอย่างช้าๆ ส่งผลให้มีผลลัพธ์ที่เกิดการรวมกันใหม่และตกตะกอน ในขณะที่รีโทรเกรเดชันที่เกิดขึ้นจากการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็วทำให้เกิดเป็นโครงสร้างเจล  
ที่มา: Belitz และ Grosch (1986)

## 2.2 แป้งสาลี

แป้งสาลีประกอบด้วยคาร์บอไฮเดรต โปรตีน ไขมัน รวมทั้งองค์ประกอบอื่นๆ ได้แก่ เอนไซม์ วิตามิน และแร่ธาตุ โดยคาร์บอไฮเดรตเป็นองค์ประกอบที่มีปริมาณมากที่สุดในแป้งสาลี และมีสตาร์ชเป็นองค์ประกอบหลัก แป้งสาลีประกอบด้วยสตาร์ชประมาณ 60% (Belitz and Grosch, 1986) สตาร์ชแป้งสาลีประกอบด้วยอมิโลสในปริมาณค่อนข้างสูง (ประมาณ 23-28%) (กล้านรงค์ ศรีรอด และ เกื้อกูล ปียะจอมขวัญ, 2550) องค์ประกอบที่เป็นคาร์บอไฮเดรตอื่นๆ ใน แป้งสาลี ได้แก่ น้ำตาล เชลลูโลส เอมิเซลลูโลส และเพนโทแซน แป้งสาลีมีน้ำตาลในปริมาณต่ำ (น้อยกว่า 1%) (USDA, 2008) ซึ่งประกอบไปด้วย พุดกโถส กลูโคส ซูโคส มอลโตส และ โอลิโกแซกคาไรด์อื่นๆ น้ำตาลมีบทบาทในการบดบังในขนมబนในและการเป็นอาหารของยีสต์และร่วมในปฏิกิริยาการเกิดสีน้ำตาลแบบไม่อาศัยเอนไซม์ (non-enzymatic browning) ส่วนเชลลูโลส เอมิเซลลูโลส และเพนโทแซนในแป้งสาลีมีประมาณ 0.3, 2.4 และ 2.5% ตามลำดับ (อรอนงค์ นัยวิกุล, 2540; Baillet, Downy and Tuohy, 2003) เพนโทแซนมีบทบาทสำคัญในการเกิดเป็นโดของแป้งสาลี เนื่องจากมีสมบัติในการอุ้มน้ำได้มากถึง 15 เท่าโดยน้ำหนัก (อรอนงค์ นัยวิกุล, 2540) และมีความหนืดสูงกว่าโปรตีนแป้งสาลี เพนโทแซนจึงมีส่วนช่วยให้การดูดซึมน้ำของแป้งสาลีและลดเวลาในการผสานได

องค์ประกอบสำคัญที่เป็นตัวกำหนดคุณภาพของแป้งสาลีคือโปรตีน ปริมาณและคุณภาพของโปรตีนเป็นปัจจัยกำหนดความเหมาะสมในการนำแป้งไปผลิตเป็นผลิตภัณฑ์ต่างๆ (อรอนงค์ นัยวิกุล, 2540) แป้งสาลีสามารถแบ่งออกได้เป็น 3 ประเภทตามปริมาณโปรตีน ได้แก่ แป้งขนมปัง (มีโปรตีน 12-14%) แป้งօเนกประสงค์ (มีโปรตีน 10-11%) และแป้งเค็ก (มีโปรตีน 7-9%) (จิตชนา แจ่มเมฆ และ อรอนงค์ นัยวิกุล, 2542) หากนำโปรตีนในแป้งสาลีมาแยกส่วนตามความสามารถในการละลายจะสามารถแบ่งออกได้เป็น 4 ชนิด ได้แก่ โปรตีนที่ละลายในน้ำ (แอลบูมิน) โปรตีนที่ละลายในน้ำเกลือ (โกลบูลิน) โปรตีนที่ละลายในแอลกอฮอล์ (ไกලอะดิน) และโปรตีนที่ละลายในสารละลายกรด (กลูเตนิน) ซึ่งมีปริมาณ 14.7, 7.0, 32.6 และ 45.7% ของน้ำหนักแป้งสาลี ตามลำดับ (Belitz and Grosch, 1986) เมื่อนวดผสมไกලอะดินและกลูเตนินกับน้ำในอัตราส่วนที่เหมาะสมจะทำให้เกิดกลูเต็นซึ่งมีลักษณะยึดหยุ่นและสามารถเก็บกักก๊าซเอาไว้ได้ ทำให้เกิดโครงสร้างที่จำเป็นสำหรับผลิตภัณฑ์ขนมబน (จิตชนา แจ่มเมฆ และ อรอนงค์ นัยวิกุล, 2542) Belitz และ Grosch (1986) รายงานว่าไกලอะดินมีบทบาทสำคัญในการให้ความหนืด ในขณะที่กลูเตนินมีบทบาทสำคัญในการให้ความยึดหยุ่น

แบ่งสาลีมีไขมันอยู่ประมาณ 2.2% (Belitz and Grosch, 1986) ไขมันในแบ่งสาลีส่วนใหญ่ (ประมาณ 90%) เป็นโมโนเอชิลลิพิดและไอลิฟอสโฟลิพิด กรดไขมันที่สำคัญ ได้แก่ กรดปาล์มมิติกและกรดคลินเดลิก (กล้านรงค์ ศรีรุต แล้ว เกื้อกูล ปียะจอมขวัญ, 2550)

## 2.3 ขนมปัง

ขนมปังคือผลิตภัณฑ์ที่เตรียมโดยการอบโดที่ทำจากแป้งและน้ำ โดยทั่วไปแบ่งที่ใช้ทำขนมปังได้แก่ แบ่งสาลี (Alais and Linden, 1991) ขนมปังมีลักษณะและวิธีทำที่แตกต่างกันไปในแต่ละภูมิภาค ขึ้นอยู่กับวัตถุดิบ ความชอบ และวัฒนธรรมของคนในภูมิภาคนั้นๆ สูตรการทำขนมปังพื้นฐานประกอบด้วยส่วนผสมหลัก 4 ชนิด ได้แก่ แบ่งสาลี ยีสต์ เกลือ และน้ำ

### 2.3.1 ส่วนผสมหลักของขนมปัง

แบ่งสาลีทำหน้าที่เป็นโครงสร้างของขนมปัง แบ่งสาลีที่นำมาใช้ทำขนมปังต้องมีปริมาณโปรดีนมากเพียงพอ (12-14%) ทั้งนี้เพื่อให้สามารถสร้างกลูเต็นในปริมาณมากเพียงพอสำหรับเดที่มีความยืดหยุ่น ความแข็งแรง และความคงทนสูง

ยีสต์ที่ใช้ในผลิตภัณฑ์ขนมปังเรียกโดยทั่วไปว่า baker's yeast เป็นยีสต์สายพันธุ์ *Saccharomyces cerevisiae* ทำหน้าที่มีก้น้ำตาลได้ผลผลิตเป็นกําชคาวบอนไดออกไซด์ เอกทานอล และน้ำ กําชคาวบอนไดออกไซด์ทำให้เดชีนฟูและผลิตภัณฑ์ขนมปังที่ได้มีโครงสร้างโปร่งเป็นรูพรุนและมีเนื้อสัมผัสที่นิ่ม เอกทานอลที่ผลิตขึ้นให้กับลินสเนพะแก่ขนมปัง

เกลือในสูตรขนมปังมีหน้าที่เพิ่มความแข็งแรงให้แก่กลูเต็นทำให้ก้อนขนมปังที่ได้มีปริมาณต่ำสุด เกลือช่วยชะลออัตราการหมักของยีสต์ ทำให้มีการผลิตกําชคาวบอนไดออกไซด์อย่างช้าๆ และสม่ำเสมอ ส่งผลให้ขนมปังที่ได้มีรูพรุนขนาดเล็กที่กระจายทั่วทั้งก้อน นอกจากนี้เกลือยังช่วยเพิ่มรสชาติแก่ขนมปังอีกด้วย

น้ำมีหน้าที่ทำให้ส่วนผสมต่างๆ สามารถผสมเข้าไปในเนื้อด้วยได้สม่ำเสมอ เมื่อนวดแป้งสาลีกับน้ำจะเกิดกลูเต็นซึ่งทำให้เดมีความยืดหยุ่น นอกจากนี้ความชื้นยังช่วยให้เอนไซม์สามารถทำงานได้ ดังนั้นปฏิกริยาต่างๆ จึงเกิดขึ้นได้ในระหว่างการหมัก นอกจากนี้น้ำยังทำให้สตาร์ชเกิดเจลาทีนเชื้อนเมื่ออุณหภูมิสูงขึ้นขณะอบ

นอกจากส่วนผสมพื้นฐานดังกล่าวแล้ว ในสูตรขนมปังอาจมีการเติมส่วนผสมอื่นๆ เช่น ไขมันและน้ำตาล ไขมันช่วยเพิ่มปริมาณตัวของก้อนขนมปัง ลดความแข็งของเปลือกนอกของขนมปัง ทำให้ส่วนเนื้อในของขนมปังมีผนังของเซลล์อากาศ (air cell) ที่บาง ส่งผลให้ขนมปังมีเนื้อสัมผัสที่นิ่ม นอกจากนี้ไขมันยังช่วยให้กับลินสเนพะแก่ขนมปังด้วย น้ำตาลที่เติมลงไปในสูตรนอกจากทำหน้าที่

ในการเป็นสับสเตรทของยีสต์ในกระบวนการหมักแล้ว ยังช่วยรักษาความชื้น ทำให้ผลิตภัณฑ์มีความชุ่มชื้นอยู่ได้นาน และมีบทบาทในการเกิดสีของเปลือกนอกจากปฏิกิริยาการเกิดสีน้ำตาลแบบไม่อาศัยเอนไซม์

### 2.3.2 การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นในระหว่างการผลิตนมปั่น

#### 2.3.2.1 การเตรียมโดยนวดผสม

โดยนมปั่นเตรียมโดยนวดผสมเป็นสาลีกับน้ำจันได้โดยที่มีความยืดหยุ่น การเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นในขณะเตรียมโดยสามารถแบ่งออกได้เป็น 2 ขั้นตอน ได้แก่ การคุณภาพน้ำนมอย่างรวดเร็วขององค์ประกอบในแบ่งสาลีและการเปลี่ยนแปลงของโปรตีนอันเนื่องมาจากกระบวนการนวดผสม ในขั้นตอนแรกโปรตีนในแบ่งสาลีจะคุณภาพน้ำเข้าไปในโครงสร้าง และน้ำผ่าเข้าไปได้เฉพาะในส่วนที่เป็นอสัณฐานของสตาร์ชแกรนูล โดยกระจายอยู่ในรูปภาคต่อเนื่อง (continuous phase) ของเจลโปรตีนและรูปภาคไม่ต่อเนื่อง (dispersed phase) ของสตาร์ชแกรนูล ในขั้นตอนต่อมาเมื่อมีการนวดผสมโดย โปรตีนในแบ่งสาลีจะเปลี่ยนเป็นกลูเตินซึ่งมีความสามารถขยายตัวได้เมื่อมีแรงดันที่เกิดจากก้าวบอนโดยไชด์และสามารถรักษาฟองอากาศไว้ในโครงสร้างได้

#### 2.3.2.2 การหมัก

การหมักโดยมีการเปลี่ยนแปลงที่สามารถแบ่งออกเป็น 2 ช่วง ในกระบวนการหมักช่วงแรกมีการทำงานของเอนไซม์ในแบ่งสาลี (แอลfa-อมิเลสและเบต้า-อมิเลส) และเอนไซม์จากยีสต์ (มอลเทสและอินเวอร์เทส) (Kent, 1983) เอนไซม์เหล่านี้ย่อยคาร์บอไฮเดรตจากสตาร์ชแกรนูลที่ได้รับความเสียหายในระหว่างการผลิตแบ่งสาลี และเปลี่ยนคาร์บอไฮเดรตเป็นมอลโทสและเกล็กซ์ทิน ในการหมักช่วงที่สอง คาร์บอไฮเดรตโมเลกุลเล็กเหล่านี้จะถูกย่อยต่อไปโดยไซเมส (zymase) ซึ่งเป็นเอนไซม์คอมเพล็กซ์จากยีสต์ ได้เป็นก้าวบอนโดยไชด์ซึ่งทำให้เกิดการขึ้นฟูของได รวมทั้งมีการผลิตเอทานอล สารประกอบคาร์บอนิล เอสเทอร์ และกรดต่างๆ ซึ่งให้กลิ่นรสแก่นมปั่น (Kent, 1983; Alais and Linden, 1991)

#### 2.3.2.3 การอบ

เมื่อนำโดยนมปั่นไปอบ ในช่วงต้นของการอบ (ประมาณ 10 นาทีแรก) อุณหภูมิของโดยไม่สูงมาก กระบวนการหมักในโดยจึงยังคงดำเนินต่อไปได้ ยีสต์ผลิตก้าวบอนโดยไชด์เพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็ว ทำให้ก้อนนมปั่นเกิดการขยายตัว ต่อมามีอุณหภูมิสูงขึ้นถึงประมาณ  $70^{\circ}\text{C}$  สตาร์ชเกิดเจลาติในเชื้อนและกลูเตินสูญเสียความชื้นออกไปทำให้เสียสภาพรวมชาติ อมิเลสที่ละลายออกมายังสตาร์ชแกรนูลจับกับโปรตีนทำให้เกิดโครงสร้างของนมปั่น เมื่ออุณหภูมิสูงขึ้นถึง

100 °C น้ำภายในโดเปลี่ยนสถานะกล้ายเป็นไอกและระหว่างออกไป เปลือกนอกของขنمปังชึงมีความซึ้นต่าจะเริ่มแข็งตัว ณ จุดนี้ปริมาตรของก้อนขนมปังจะไม่มีการเปลี่ยนแปลงอีกต่อไป เมื่ออุณหภูมิภายนอกสูงขึ้นเป็น 110 °C เปลือกนอกของขنمปังจะมีสีน้ำตาลและความมันเงาเนื่องจากปฏิกิริยาเด็กซ์ทิโนเซชันและคารามেลไอลเซชัน (Alais and Linden, 1991) เมื่อการอบไกล์แลร์คสินอุณหภูมิสูงถึงประมาณ 170-230 °C จะเกิดปฏิกิริยาเมียร์ด (Maillard reaction) ของกรดอะมิโนและน้ำตาลรีดิวชิง ทำให้เปลือกนอกของขنمปังเปลี่ยนเป็นสีน้ำตาลและให้กลิ่นรสของขنمปัง (อรอนงค์ นัยวิกุล, 2540)

## 2.4 ความไม่สดในขnmปัง

ความไม่สดในขnmปัง หมายถึง การเปลี่ยนแปลงทางกายภาพและเคมีที่เกิดขึ้นในขnmปัง ภายหลังจากการอบ โดยการเปลี่ยนแปลงดังกล่าวไม่ว่าจะดึงการเปลี่ยนแปลงหรือการเสื่อมสภาพ อันมีสาเหตุจากจุลทรรศ์ การเกิดความไม่สดทำให้สูญเสียกลิ่นรสของขnmปัง เกิดกลิ่นรสเปรี้ยว และมีความเป็นแป้ง (starchy) มากขึ้น (Setser, 1996) เนื้อในของขnmปังมีลักษณะแห้ง แข็ง ร่วน และขุ่นมากขึ้น (Zobel and Kulp, 1996) เปลือกนอกของขnmปังมีลักษณะนิ่มและเหนียว (Setser, 1996)

### 2.4.1 กลไกการเกิดความไม่สดในขnmปัง

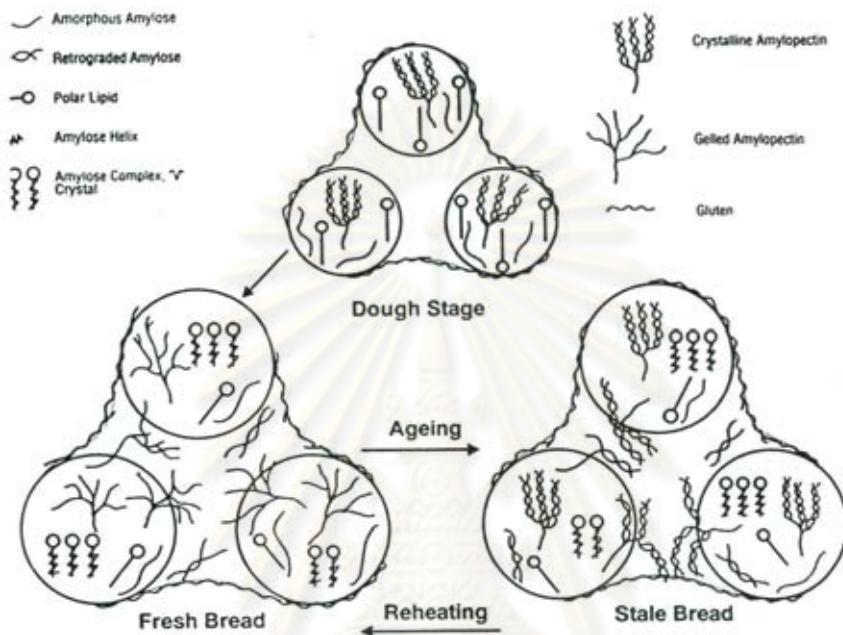
Zobel และ Kulp (1996) เสนอแบบจำลองที่อธิบายการเกิดความไม่สดในขnmปัง (รูปที่ 2.9) แบบจำลองนี้อธิบายการเปลี่ยนแปลงในขnmปังตั้งแต่ได้ไปเป็นขnmปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ การเปลี่ยนแปลงระหว่างการเก็บรักษาซึ่งทำให้ขnmปังเกิดความไม่สด รวมทั้งการเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นเมื่อนำขnmปังมาคืนความสด (refreshing) โดยการให้ความร้อน

ในขั้นของโดย แบบจำลองนี้แสดงสถาร์ชแกรนูลที่มีขนาดเล็กซึ่งชี้ให้เห็นถึงสถานะที่ยังไม่พองตัวของสถาร์ชแกรนูล กลูเต็นปகคลูมผิวของสถาร์ชแกรนูลและเชื่อมต่อระหว่างสถาร์ชแกรนูล เกิดเป็นวัฏภาคน้ำหนึ่งใน ส่วนที่เป็นกิงของอโนไลเพกทินกิดการจัดเรียงตัวกันเป็นโครงสร้างแบบผลึก

ในระหว่างการอบโดย นำสามารถผ่านเข้าไปในโครงสร้างที่เป็นผลึกและทำลายพันธะไฮโดรเจนระหว่างสายโซ่สถาร์ช สถาร์ชเกิดเจลาทีโนเซชันและสถาร์ชแกรนูลพองตัวขึ้น บางส่วนของอโนไลเพกทินอาจเคลื่อนที่ออกมาน้ำวัฏภาคน้ำเจลที่อยู่ระหว่างสถาร์ชแกรนูล

เมื่อขnmปังเย็นตัวลง อโนไลเพกทินมีโครงสร้างเชิงเส้นเกิดการจัดเรียงตัวกันและเกิดพันธะระหว่างอโนไลเพกทินเองหรือส่วนกิงของอโนไลเพกทินได้อย่างรวดเร็ว ในขณะที่โครงสร้างเชิงกิงของอโนไลเพกทินมีผลขัดขวางเชิงโครงสร้าง ทำให้ไม่เลกฤทธิ์ของอโนไลเพกทินเกิดร้าวหายเสียหาย

ในระหว่างการเก็บรักษา ผลจากการขัดขวางเชิงโครงสร้างนี้ทำให้มิโลเพกทินที่เกิดรีโทรเกรเดชัน เกิดอันตรายร้ายห่วงสายโซ่ที่ไม่แข็งแรงมากนัก จึงสามารถทำให้กระเจาด์ตัวออกได้ใหม่เมื่อให้ความร้อน



รูปที่ 2.9 แบบจำลองการเกิดความไม่สดในขนมปัง  
ที่มา: Zobel และ Kulp (1996)

#### 2.4.2 บทบาทของมิโลสและมิโลเพกทินต่อการเกิดความไม่สดในขนมปัง

เนื่องจากโครงสร้างเชิงเส้นของมิโลสทำให้ง่ายต่อการจัดเรียงตัวกันและการเกิดอันตรายร้ายห่วงสายโซ่ รีโทรเกรเดชันของมิโลสจึงเกิดขึ้นอย่างรวดเร็วภายหลังจากนำขนมปังออกจากเตาอบและไม่มีบทบาทสำคัญในการเปลี่ยนแปลงคุณภาพของขนมปังในระหว่างการเก็บรักษา (Eliasson and Gudmundsson, 2006; Lai and Lin, 2006) ในขณะที่มิโลเพกทินเกิดรีโทรเกรเดชันอย่างช้าๆ จึงเป็นสาเหตุหลักของการเกิดความไม่สดในขนมปัง (Zobel and Kulp, 1996) Ghiasi และคณะ (1984) ยืนยันบทบาทของมิโลเพกทินในการเกิดความไม่สดในขนมปังโดยให้ความร้อนแก่ขนมปังที่ไม่สด และรายงานว่าสามารถคืนความสดให้แก่ขนมปังที่เกิดความไม่สดโดยให้ความร้อนที่ 85-90 °C ซึ่งเป็นช่วงอุณหภูมิกการหลอมละลายผลึกของมิโลเพกทิน (การหลอมละลายผลึกของมิโลสต้องให้ความร้อนสูงถึง 100-160 °C)

#### 2.4.3 การประเมินความไม่สดในขนมปัง

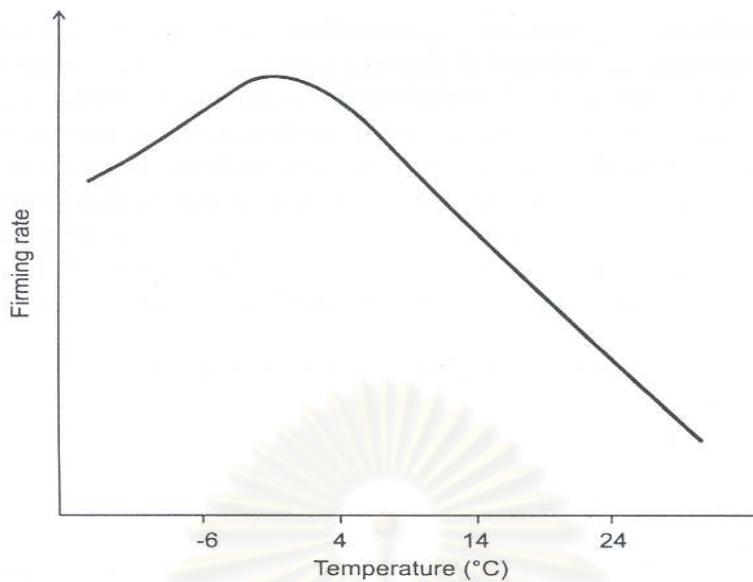
การประเมินความไม่สดในขนมปังสามารถทำได้หลายวิธี ผู้บริโภคโดยทั่วไปประเมินความไม่สดอย่างง่ายโดยการสังเกตด้วยตาเปล่าและทดสอบความแข็งด้วยการสัมผัส เนื่องจากขนมปังที่ไม่สดจะมีเนื้อในของขนมปังที่ชุ่นและมีความแข็งมากกว่าขนมปังที่สด (Watson and Boyle, 1996)

สำหรับการประเมินความไม่สดของขนมปังในงานวิจัยสามารถทำได้หลายวิธี การวัดความแข็งด้วยเครื่องมือเป็นวิธีประเมินความไม่สดที่นิยมใช้กันโดยทั่วไป โดยความแข็งที่เพิ่มขึ้นมีความสัมพันธ์กับการเกิดความไม่สด (Ghiasi *et al.*, 1984) วิธีประเมินความไม่สดอีกวิธีหนึ่งที่นิยมใช้ ได้แก่ การประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัส เพราะนอกจากสามารถประเมินลักษณะเนื้อสัมผัสและลักษณะที่ม่องเห็นด้วยตาแล้ว ยังสามารถบอกถึงกลิ่นรสที่เปลี่ยนแปลงไปของขนมปังด้วย (Watson and Boyle, 1996)

นอกจากนี้ยังมีวิธีอื่นๆ ที่ใช้ประเมินความไม่สดของขนมปัง เช่น การใช้เทคนิค x-ray diffraction ติดตามการเกิดผลึกของสตาร์ช (Del Nobile *et al.*, 2003) การใช้ differential scanning calorimetry (DSC) ติดตามการเปลี่ยนแปลงทางความร้อนอันเนื่องมาจากการหลอมละลายของผลึกอมิโลเพกทินในช่วงอุณหภูมิประมาณ 40-70 °C (Vittadini and Vodovotz, 2003) Munzing และ Brack (1991) รายงานว่าเอนทอลปีที่ใช้ในการหลอมละลายผลึกอมิโลเพกทินซึ่งได้จากการวิเคราะห์ด้วย DSC มีความสัมพันธ์กับคะแนนการทดสอบความไม่สดของขนมปังด้วยวิธีทางประสาทสัมผัส

#### 2.4.4 ผลของอุณหภูมิการเก็บรักษาต่อการเกิดความไม่สดในขนมปัง

ขนมปังเกิดความไม่สดอย่างรวดเร็วเมื่อเก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิแข็งเย็น (รูปที่ 2.10) Pence และ Standridge (1955) รายงานว่าขนมปังมีอัตราของการเกิดความไม่สดสูงสุดที่อุณหภูมิ 4 °C ซึ่ง Gray และ BeMiller (2003) อธิบายว่าสาเหตุหลักของการเกิดความไม่สดที่อุณหภูมิต่ำเนื่องมาจากการเกิดเป็นผลึกของสตาร์ช Shalini และ Laxmi (2007) ศึกษาผลของอุณหภูมิการเก็บรักษาต่อการเกิดความไม่สดในจาปاتี (Chapati เป็น Indian flat bread ชนิดหนึ่งซึ่งทำจากแป้งสาลี) และรายงานว่าจาปاتีที่เก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิ 4 °C เป็นระยะเวลา 5 วัน มีค่าแรงในการดึงขาด (force to tear) เพิ่มขึ้น ในขณะที่ความสามารถในการยืดตัว (extensibility) มีค่าลดลง เมื่อเปรียบเทียบกับจาปاتีที่เก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิ 30 °C เป็นระยะเวลาเท่ากัน



รูปที่ 2.10 ผลของอุณหภูมิการเก็บรักษาต่อการเกิดความไม่สดในขนมปังซึ่งติดตามจากการเปลี่ยนแปลงของค่าความแน่นเนื้อ

ที่มา: ดัดแปลงจาก Russell (1985)

## 2.5 ไฮโดรคออลอยด์

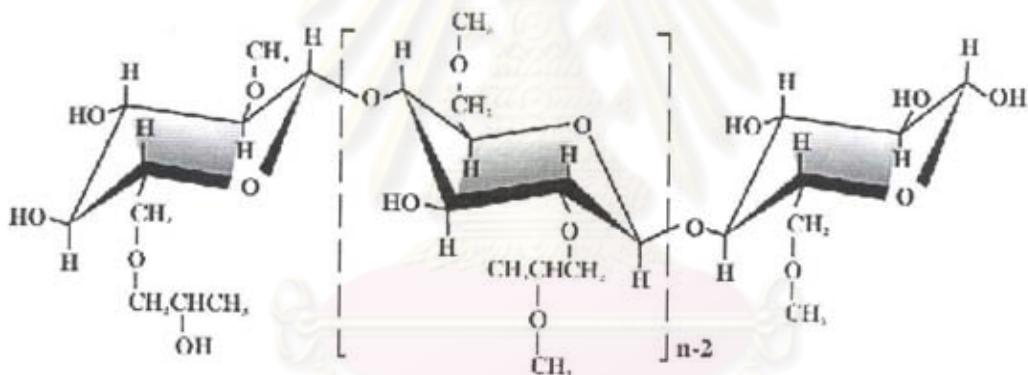
ไฮโดรคออลอยด์หมายถึงพอลิแซกคาไร์ดและโปรตีนที่ใช้เพื่อให้สมบัติเชิงหน้าที่ที่หลากหลาย เช่น ให้ความหนืด ช่วยให้เกิดเจล เพิ่มความคงตัวของฟิล์ม อิมัลชันและสารเขวน络อย ป้องกันการเกิดผลึกของน้ำแข็งและน้ำตาล ควบคุมการปลดปล่อยกลิ่นรส เป็นต้น ตัวอย่างของไฮโดรคออลอยด์ที่มีการใช้กันอย่างกว้างขวางในผลิตภัณฑ์อาหาร ได้แก่ สาหร่าย สาหร่ายดัดแปลง อาหาร แอลจีเนต คาราจีแนน เจลาทิน เพกทิน แซนแทกนกม และเซลลูโลสดัดแปลง

### 2.5.1 เซลลูโลสดัดแปลง

เซลลูโลสสามารถนำมารวมดัดแปลงได้ทั้งทางกายภาพและทางเคมี สำหรับการดัดแปลงเซลลูโลสทางเคมีทำได้หลายวิธี อย่างไรก็ตามอนุพันธ์ของเซลลูโลสที่ได้จากการดัดแปลงทางเคมีที่อนุญาตให้ใช้ได้ในอาหารมีเพียงอนุพันธ์อีเทอร์ของเซลลูโลสบางชนิดเท่านั้น (นิธิยา รัตนานนท์, 2549) ตัวอย่างของเซลลูโลสอีเทอร์ที่นำมาใช้ในอาหาร ได้แก่ เมทิลเซลลูโลส ไฮดรอกซิโพรพิล เซลลูโลส ไฮดรอกซิโพรพิลเมทิลเซลลูโลส คาร์บอฟิลีเมทิลเซลลูโลส เป็นต้น ความยาวสายของโครงเซลลูโลส (cellulose backbone) ในอนุพันธ์เหล่านี้ยังคงเทากับในเซลลูโลสตั้งต้น แต่ชนิด

ของหมู่แทนที่และระดับการแทนที่ (degree of substitution) แปรผันไปตามจะส่งผลต่อสมบัติในการดูดซึบน้ำ การเกิดเจล และการเพิ่มความหนืดของอนุพันธ์เซลลูโลสนั้นๆ

ไฮดรอกซีโพรพิลเมทิลเซลลูโลส (hydroxypropylmethyl cellulose, HPMC) (รูปที่ 2.11) เป็นอนุพันธ์ของเซลลูโลสที่มีหมู่เมทิลและไฮดรอกซีโพรพิลเป็นหมู่แทนที่ HPMC เป็นไฮโดรคออลอยด์ชนิดที่ไม่แทรกตัวให้หมู่ที่มีประจุ (non-ionic hydrocolloid) หมู่ไฮดรอกซิลในโมเลกุล HPMC สามารถเกิดอันตรกิริยากับโมเลกุln้ำด้วยพันธะไฮโดรเจน จึงช่วยป้องกันการสูญเสียความชื้นจากผลิตภัณฑ์ขั้นตอนในระหว่างการอบและการเก็บรักษา (Armero and Collar, 1998; Asghar, Anjum and Hussain, 2005) นอกจากนี้ HPMC ยังสามารถเกิดอันตรกิริยากับวัสดุภาครหัสที่ไม่มีข้าวในโอดได้ จึงช่วยรักษาเสถียรภาพของอิมัลชันในโคนขั้นตอน (Selomulyo and Zhou, 2007) ในแต่การใช้เป็นวัตถุเจือปนอาหาร สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยาอนุญาตให้ใช้ HPMC ได้ในปริมาณที่เหมาะสม (ไม่กำหนดปริมาณสูงสุด) (สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา, 2547)

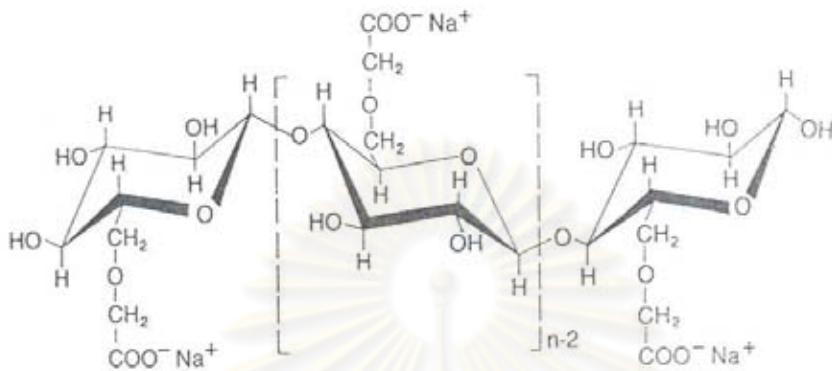


รูปที่ 2.11 ไฮดรอกซีโพรพิลเมทิลเซลลูโลส

ที่มา: Dow Chemical Company (2009)

คาร์บอคิมิลเซลลูโลส (carboxymethyl cellulose, CMC) (รูปที่ 2.12) เป็นอนุพันธ์ของเซลลูโลสที่มีหมู่คาร์บอคิมิลเป็นหมู่แทนที่ มักอยู่ในรูปเกลือโซเดียม เรียกโดยทั่วไปว่า เซลลูโลสกัม CMC เป็นไฮโดรคออลอยด์ชนิดที่แทรกตัวให้หมู่ที่มีประจุลบ (anionic hydrocolloid) อย่างไรก็ตามค่าความเป็นกรดด่างในช่วง 5-9 มีผลอย่างมากต่อความหนืดของสารละลาย CMC หมู่ไฮดรอกซิลในโมเลกุล CMC สามารถเกิดอันตรกิริยากับโมเลกุln้ำด้วยพันธะไฮโดรเจน จึงช่วยป้องกันการสูญเสียความชื้นจากผลิตภัณฑ์ขั้นตอนในระหว่างการอบและการเก็บรักษาได้ เช่นเดียวกับ HPMC (Armero and Collar, 1998; Asghar et al., 2005) นอกจากนี้การผลักดัน

ของประจุลบบนสายโซ่ของ CMC ยังช่วยเพิ่มความยืดหยุ่นให้กับโดขنمปัง (วรรณฯ ตุลยธัญ, 2549) ในแต่การใช้เป็นวัตถุเจือปนอาหาร สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยาอนุญาตให้ใช้ CMC ได้ในปริมาณที่เหมาะสม (ไม่กำหนดปริมาณสูงสุด) (สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา, 2547)



รูปที่ 2.12 โซเดียมคาร์บอคีเมทิลเซลลูโลส

ที่มา: Stephen (1995)

### 2.5.2 การใช้เซลลูโลสตัดแปรในขนมปังและผลิตภัณฑ์ที่เกี่ยวเนื่อง

มีการนำเซลลูโลสตัดแปรมาใช้ในผลิตภัณฑ์ขนมปังโดยมีวัตถุประสงค์หลักเพื่อปรับปรุงคุณภาพของขนมปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ เนื่องจากมีรายงานว่าเซลลูโลสตัดแปรสามารถรักษาความชื้น เพิ่มปริมาตรของก้อนขนมปัง และลดความแข็งของขนมปัง (Rosell *et al.*, 2001; Sharadanant and Khan, 2003; Guarda *et al.*, 2004) นอกจากนี้ยังมีรายงานว่าเซลลูโลสตัดแปรสามารถชะลอการเกิดความไม่สดในขนมปัง (Davidou *et al.*, 1996) อย่างไรก็ตามการศึกษาการเกิดความไม่สดในผลิตภัณฑ์ขนมปังที่เติมเซลลูโลสตัดแปรยังมีค่อนข้างจำกัด

#### 2.5.2.1 การใช้เซลลูโลสตัดแปรในขนมปังขาวที่ทำจากแป้งสาลี (white wheat bread)

Rosell และคณะ (2001) ศึกษาผลของการเติม HPMC ในปริมาณ 0.5% ที่มีต่อสมบัติของโดและขนมปังขาว พบร่วมกันว่าความคงตัวของโด (dough stability) ในระหว่างการหมักมีค่าเพิ่มขึ้น นอกจากนี้ขนมปังที่ผลิตได้ยังมีปริมาตรจำเพาะและความสามารถในการรักษาความชื้นเพิ่มขึ้น ในขณะที่ความแน่นเนื้อ (firmness) ลดลงเมื่อเปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุมที่ไม่เติม HPMC

Guarda และคณะ (2004) ศึกษาผลของการเติม HPMC ที่มีต่อคุณภาพของขนมปังขาว พบร่วมกันว่าการเติม HPMC ในปริมาณ 0.1% เพียงพอที่จะทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงคุณภาพในด้าน

ต่างๆ ของขนมปัง โดย HPMC สามารถปรับปรุงคุณภาพในด้านการรักษาความชื้น ความแข็ง ปริมาณของก้อนขนมปัง รวมถึงคุณภาพทางประสาทสัมผัส นอกจากนี้ HPMC ยังสามารถช่วยชะลอการแข็งขึ้นของเนื้อในของขนมปังในระหว่างการเก็บรักษาอีกด้วย

Bárcenas และ Rosell (2005) ติดตามการเกิดความไม่สดในขนมปังขาวที่เติม HPMC และรายงานว่าการเติม HPMC ช่วยชะลออัตราการแข็งขึ้นของเนื้อในของขนมปังและการเกิดริโตรเกรเดชันของสตาร์ช ผู้วิจัยเสนอว่าการที่ HPMC สามารถชะลอการเกิดความไม่สดอาจเนื่องมาจากการที่ HPMC เกิดขันตระกิริยากับองค์ประกอบอื่นๆ ในโดและมีผลขัดขวางการเกิดอันตรกิริยาระหว่างองค์ประกอบเหล่านั้นด้วยกันเอง ซึ่งก่อนหน้านี้ Davidou และคณะ (1996) และ Collar และคณะ (1999) รายงานว่า HPMC สามารถเกิดอันตรกิริยากับสตาร์ชทำให้มีผลยับยั้งอันตรกิริยาระหว่างสตาร์ชกับกลูเต็น นอกจากนี้ยังชะลอการเกิดอันตรกิริยาระหว่างโมเลกุลสตาร์ชด้วยกันเอง ต่อมา Rosell และ Foegeding (2007) เสนอว่าจาก HPMC จะเกิดอันตรกิริยากับสตาร์ชแล้ว HPMC ยังสามารถแทนที่โปรตีนในโครงร่างกลูเต็นทำให้ขัดขวางการรวมตัวกันของโปรตีนในระหว่างการอบและทำให้ขนมปังที่ผลิตได้มีเนื้อในที่นิ่ม

สำหรับการใช้ CMC ในขนมปังขาว Angliolini และ Collar (2009) ทดสอบแป้งสาลีในสูตรขนมปังขาวด้วย CMC ในปริมาณ 6, 9 และ 12% และรายงานว่าการเติม CMC ช่วยชะลออัตราการแข็งขึ้นของเนื้อในของขนมปังระหว่างการเก็บรักษาเป็นระยะเวลา 7 วัน ผลที่ได้นี้ สอดคล้องกับรายงานก่อนหน้าของ Zhou และคณะ (2008) ซึ่งศึกษาการเกิดริโตรเกรเดชันของเจลสตาร์ชข้าวสาลีเข้มข้น 35% และรายงานว่าอัตราการเกิดริโตรเกรเดชันของตัวอย่างควบคุมที่ไม่เติม CMC สูงกว่าตัวอย่างที่เติม CMC ในปริมาณ 5% ถึง 2 เท่า นอกจากนี้ Alam และคณะ (2009) ยังรายงานว่าการเติม CMC ทำให้การคืนตัวของแป้งเบียก (setback) ของแป้งจากข้าวสาลีชนิดแข็ง (hard wheat) มีค่าลดลงเมื่อเทียบกับตัวอย่างควบคุมที่ไม่เติม CMC ซึ่งชี้ให้เห็นว่าแป้งเบียกเกิดริโตรเกรเดชันลดลง

#### 2.5.2.2 การใช้เซลลูโลสตัดแบ่งในขนมปังที่อบเพียงบางส่วน (partially baked bread)

Bárcenas และ Rosell (2006) ศึกษาผลของการเติม HPMC ต่อคุณภาพของขนมปังที่อบเพียงบางส่วน พบว่าการเติม HPMC ช่วยเพิ่มปริมาณของก้อนขนมปัง นอกจากนี้ยังช่วยรักษาความชื้น ลดความแข็งของเนื้อในของขนมปัง ในขณะที่คุณภาพทางประสาทสัมผัสไม่แตกต่างจากตัวอย่างควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) ต่อมา Bárcenas และ Rosell (2007) ศึกษาผลของการเก็บรักษาที่อุณหภูมิต่ำ ( $2^{\circ}\text{C}$ ) ต่อการเกิดความไม่สดในขนมปังที่อบเพียงบางส่วน พบว่าในระหว่างการเก็บรักษาตัวอย่างขนมปังมีการเพิ่มขึ้นของความแข็งของเนื้อในและการเกิดเป็นผลึกใหม่ของอมิโน酳กทินอย่างต่อเนื่อง อย่างไรก็ตามสามารถทำให้การเปลี่ยนแปลงดังกล่าวผันกลับ

ได้โดยการให้ความร้อนเพื่อให้ได้ขนมปังที่อบโดยสมบูรณ์ (fully baked bread) การเติม HPMC ช่วยช่วยลดการแข็งขึ้นของเนื้อในของขนมปังและการเกิดเป็นผลึกใหม่ของอัมโมโนเจตินทั้งในขนมปังที่อบเพียงบางส่วนและขนมปังที่อบโดยสมบูรณ์

### 2.5.2.3 การใช้เซลลูโลสตัวแปรในขนมปังชนิดอื่นๆ

Nishita และคณะ (1976) ศึกษาผลของการเติม HPMC CMC โอลิสบีนกัม กาวร์กัม คาราจีเนน และแซนแทกกัม ในขนมปังแบ่งข้าวเจ้า พบร่วมกับ HPMC เป็นไฮโดรคออลลอยด์เพียงชนิดเดียวที่สามารถเพิ่มความหนืดของడอนถึงระดับที่เพียงพอต่อการเก็บกักก้าวไว้ภายในโครงสร้างได้ทำให้ได้ขนมปังที่มีความโปร่งเป็นรูพุ่นและมีปริมาตรของก้อนขนมปังที่สูง ในขณะที่ขนมปังที่เติมไฮโดรคออลลอยด์ชนิดอื่นมีปริมาตรที่ต่ำ อย่างไรก็ตามผลที่ได้ขัดแย้งกับงานวิจัยต่อมาที่รายงานโดย Lazaridou และคณะ (2007) ซึ่งศึกษาการเติม CMC ในขนมปังที่ประกอบด้วยแบ่งข้าวเจ้า แบ่งข้าวโพดและโซเดียมเคซีเนต ผู้วิจัยรายงานว่าขนมปังที่เติม CMC ในปริมาณ 1% มีปริมาตรของก้อนขนมปังและความเป็นรูพุ่นสูงกว่าตัวอย่างควบคุมที่ไม่เติม CMC อย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) แต่มีความยึดหยุ่นของเนื้อในของขนมปังไม่แตกต่างจากตัวอย่างควบคุม ( $p > 0.05$ ) ในขณะที่ขนมปังที่เติม CMC ในปริมาณ 2% มีปริมาตรของก้อนขนมปังไม่แตกต่างจากตัวอย่างควบคุม ( $p > 0.05$ ) แต่มีความเป็นรูพุ่นและความยึดหยุ่นสูงกว่าตัวอย่างควบคุม ( $p \leq 0.05$ ) ความแน่นเนื้อของขนมปังที่เติม CMC ในปริมาณ 1 และ 2% ไม่แตกต่างจากตัวอย่างควบคุม ( $p > 0.05$ ) และจากการประเมินคุณภาพทางประสานสัมผัสผู้ประเมินให้คะแนนการยอมรับโดยรวมสูงสุดสำหรับตัวอย่างที่เติม CMC ในปริมาณ 2%

Tavakoli pour และ Kalbasi-Ashtari (2006) ศึกษาผลของการเติม HPMC และ CMC ในลา沃ช (Lavash เป็น Persian flat bread ชนิดหนึ่งซึ่งทำจากแป้งสาลี) พบร่วมกับการเติม HPMC หรือ CMC ในปริมาณ 0.3% ในโดยขนมปังที่ทำจากแบ่งข้าวสาลีสายพันธุ์ Sorkheh และในปริมาณ 0.5% ในโดยขนมปังที่ทำจากแบ่งข้าวสาลีสายพันธุ์ Sardar ช่วยเพิ่มการดูดซับน้ำและลดความต้านทานในการนวดผสมของโดย การเติม HPMC และ CMC ยังช่วยปรับปรุงคุณภาพทางประสานสัมผัสของขนมปัง นอกจากนี้ยังช่วยลดการแข็งขึ้นของขนมปังในระหว่างการเก็บรักษา ในอีกรายงานหนึ่ง Gavilighi และคณะ (2006) ติดตามการเกิดเป็นผลึกใหม่ของสตาร์ชในลา沃ชที่เก็บรักษาไว้เป็นระยะเวลา 7 วัน จากการติดตามการเกิดเป็นผลึกใหม่โดยใช้เทคนิค DSC และ x-ray diffraction พบร่วมกับการเติม CMC ในปริมาณ 1% ของน้ำหนักแบ่งสาลีสามารถช่วยลดการเกิดการเกิดเป็นผลึกใหม่ของสตาร์ชได้

Shalini และ Laxmi (2007) ศึกษาผลของการเติม HPMC และ CMC ในเจป้าตี พนบ่ำ แรงในการดึงขาดสำหรับข้นมปังที่เติม HPMC และ CMC ที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีค่าลดลงเมื่อ เปรียบเทียบกับตัวอย่างควบคุมที่ไม่เติมไฮโดรคอลลอยด์



## บทที่ 3

### อุปกรณ์และวิธีดำเนินงานวิจัย

#### 3.1 วัตถุดิบและสารเคมี

##### 3.1.1 วัตถุดิบสำหรับผลิตขนมปัง

แป้งสาลีสำหรับทำขนมปัง ตราทางศ์ขาว มีปริมาณโปรตีน 13.50% (บริษัท ยูไนเต็ด ฟลามิลล์ จำกัด (มหาชน), กรุงเทพฯ)

ไฮดรอกซีโพลิเมทิลเซลลูโลส เกรดสำหรับอาหาร (บริษัท ดาวเคมิคอลประเทศไทย จำกัด, กรุงเทพฯ)

คาร์บอคซีเมทิลเซลลูโลส เกรดสำหรับอาหาร (China Aroma Chemical, Co., Ltd., Zhejiang, China)

เยสต์ผง (instant baker's yeast) ตราเฟอร์มิแพน (Mauri La-Nga Fermentation, Co., Ltd., Dong Nai, Vietnam)

เกลือป่นเสริมไอโอดีน ตราปูงทิพย์ (บริษัท สหพัฒนพิบูล จำกัด (มหาชน), กรุงเทพฯ)

น้ำตาลทรายบริสุทธิ์ ตรามิตรผล (บริษัท น้ำตาลมิตรผล จำกัด, กรุงเทพฯ)

เนยขาว ตราโอลิมปิกครีม (บริษัท เกตุวนิชกุตสาหกรรม จำกัด, กรุงเทพฯ)

แคลเซียมโพร์ฟิโนเนต เกรดสำหรับอาหาร (บริษัท ยูเคฟเอนม์ฟู้ดเซ็นเตอร์ จำกัด, กรุงเทพฯ)

##### 3.1.2 สารเคมี

Iodine, AR grade (Carlo Erba, Rodano, Italy)

Potassium iodide, AR grade (Ajax Finechem, Taren Point, Australia)

#### 3.2 อุปกรณ์

Color meter system, Colorflex<sup>®</sup> (Hunter Associates Laboratory, Reston, VA)

Convection kitchen oven, Model KO-02 (Kittiwattana, Bangkok, Thailand)

Differential scanning calorimeter (DSC), Diamond DSC<sup>®</sup> (Perkin Elmer, Waltham, MA)

Farinograph, Brabender<sup>®</sup> OHG (Brabender GmbH&Co.KG, Duisburg, Germany)

Food mixer, Model 5K5SS (KitchenAid, St. Joseph, MI)

Laboratory hot air oven, Model 600 (Memmert, Schwabach, Germany)

Stereomicroscope, Model SMZ-1000, with Plan Apo 1x WD-70 objective lens (Nikon Instruments, Melville, NY)

Refrigerator, Sharp® Model SJ-D55H-BL (Sharp Thai, Bangkok, Thailand)

Universal materials testing machine, Instron® Model 5565 (Instron, Norwood, MA)

UV/Vis spectrophotometer, Model V-530 (Jasco, Easton, MD)

### 3.3 ขั้นตอนและวิธีดำเนินงานวิจัย

#### 3.3.1 การเตรียมขั้นตอนปั้ง

สูตรขั้นตอนปั้งขาวดัดแปลงจากบริษัท ชูนดี (2546) ใช้เป็นตัวอย่างควบคุม สำหรับ ตัวอย่างขั้นตอนปั้งที่เติมไฮดรอกซิโพลิเมทิลเซลลูโลส (HPMC) และคาร์บอฟอกซีเมทิลเซลลูโลส (CMC) แบ่งปริมาณเป็น 3 ระดับ ได้แก่ 0.5, 1.0 และ 1.5% โดยนำหนักแป้งสาลี โดยสำหรับ งานวิจัยนี้ใช้สูญลักษณ์แทนตัวอย่างต่างๆ ดังตารางที่ 3.1

ตารางที่ 3.1 สูญลักษณ์แทนตัวอย่างขั้นตอนปั้งในงานวิจัยนี้

สูญลักษณ์	ตัวอย่างขั้นตอนปั้ง
Control	ตัวอย่างควบคุม (ไม่เติม HPMC หรือ CMC)
HPMC 0.5	ตัวอย่างที่เติม HPMC ในปริมาณ 0.5% ของน้ำหนักแป้งสาลี
HPMC 1.0	ตัวอย่างที่เติม HPMC ในปริมาณ 1.0% ของน้ำหนักแป้งสาลี
HPMC 1.5	ตัวอย่างที่เติม HPMC ในปริมาณ 1.5% ของน้ำหนักแป้งสาลี
CMC 0.5	ตัวอย่างที่เติม CMC ในปริมาณ 0.5% ของน้ำหนักแป้งสาลี
CMC 1.0	ตัวอย่างที่เติม CMC ในปริมาณ 1.0% ของน้ำหนักแป้งสาลี
CMC 1.5	ตัวอย่างที่เติม CMC ในปริมาณ 1.5% ของน้ำหนักแป้งสาลี
/A	ตัวอย่างขั้นตอนปั้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง (ambient temperature) ( $25\pm2^{\circ}\text{C}$ )
/R	ตัวอย่างขั้นตอนปั้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแช่เย็น (refrigerated temperature) ( $4\pm2^{\circ}\text{C}$ )

วิเคราะห์ปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรขั้นตอนปั้งโดยใช้เครื่อง farinograph (Brabender GmbH&Co.KG, Duisburg, Germany) ตามวิธีของ AACC (2000) (ภาคผนวก ก.1) โดยปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรขั้นตอนปั้งขาวที่ทำจากแป้งสาลีได้แก่ปริมาณน้ำที่ให้ค่าความคงตัวของได

(dough consistency) เท่ากับ 500 หน่วยบรานเดอร์ (Brabender unit, BU) (Souppe and Naeye, 1999; Huma 2004; Gavilighi *et al.*, 2006; Maforimbo *et al.*, 2008) สูตรขนมปังแสดงดังตารางที่ 3.2

ตารางที่ 3.2 ปริมาณส่วนผสมสำหรับตัวอย่างขนมปัง แสดงในรูป baker percentage

ส่วนผสม	Control*	HPMC 0.5	HPMC 1.0	HPMC 1.5	CMC 0.5	CMC 1.0	CMC 1.5
แป้งสาลี	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0
HPMC	-	0.5	1.0	1.5	-	-	-
CMC	-	-	-	-	0.5	1.0	1.5
น้ำ**	76.50	79.00	82.75	85.50	78.50	82.50	85.25
ยีสต์	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0	1.0
เนยขาว	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0
น้ำตาล	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0	5.0
เกลือ	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5	1.5
แคลเซียม	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3	0.3
โพรวิติโค							
เนต***							

\*ตัดแปลงจากบริยาพroph ชั้นดี (2546)

\*\*ปริมาณจากการวิเคราะห์โดยใช้ farinograph

\*\*\*แคลเซียมโพรวิติโคเนตใช้เป็นสารป้องกันการเจริญของรา โดยประกาศสำนักงานคณะกรรมการอาหารและยาเรื่องข้อกำหนดการใช้วัตถุเจือปนอาหาร ลงวันที่ 3 พฤษภาคม 2547 อนุญาตให้ใช้ในขนมปังในปริมาณที่เหมาะสม (ไม่กำหนดปริมาณสูงสุด) (สำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา, 2547)

ในงานวิจัยนี้ตัวอย่างขนมปังผลิตโดยวิธีมักขันตอนเดียว (straight dough method) เตรียมโดยข้นมปังโดยใช้แป้งสาลี 500 g สำหรับการนำผัดผสมแต่ละครั้ง ผสมส่วนผสมแห้ง ไถ้แก่ แป้งสาลี ยีสต์ แคลเซียมโพรวิติโคเนต และ HPMC หรือ CMC (ถ้ามี) เข้าด้วยกันแล้วร่อนผ่านตะแกรงสำหรับร่อนแป้ง จากนั้นบรรจุส่วนผสมแห้งที่ร่อนแล้วลงในอ่างผสมของเครื่องผสมอาหาร KitchenAid (รุ่น 5K5SS, KitchenAid, St. Joseph, MI) ละลายเกลือและน้ำตาลในน้ำแล้วเติมลงในส่วนผสมแห้งอย่างช้าๆ ในขณะนวดผสม ใช้หัวผสมรูปตัวหก (dough hook) ความเร็วเครื่องที่ระดับ 3 (จาก 6 ระดับ) เป็นเวลา 5 นาทีจะได้ของผสมที่ไม่ติดข้างอ่างผสม เติมน้ำขาวแล้วนวดผสมด้วยความเร็วเครื่องที่ระดับ 5 (จาก 6 ระดับ) เป็นเวลา 2 นาทีจะได้โดที่เรียบเนียน นำโดออกมาคลึงให้กลม บรรจุโดยลงในอ่างผสมสเตนเลสสตีล คลุมด้วยผ้าขาวบางที่ซื้นแล้วพักไว้ให้ขึ้นฟูที่อุณหภูมิ  $32\pm2^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 60 นาที จากนั้นนำไปอบอากาศ ตัดแบ่งโดยออกเป็นชิ้นๆ ละ 150 g คลึงให้กลม แล้วพักโดยให้ขึ้นฟูอีกครั้งที่อุณหภูมิ  $32\pm2^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 30 นาที ใช้ไม่นานด

แป้งคลึงโดยอุณหภูมิเป็นแผ่น ม้วนโดยให้เป็นรูปทรงของก้อนข้นมีปั้งแล้วบรรจุลงในพิมพ์ขันมีปั้ง อุณหภูมิเนียมขนาด  $3.5 \times 5.5 \times 2.5$  นิ้วที่ท่าเนยขาวໄว้ พักได้ไว้ที่อุณหภูมิ  $32 \pm 2$  °C เป็นเวลา 60 นาที จากนั้นนำไดเข้าอบที่อุณหภูมิ  $180$  °C เป็นเวลา 20 นาที พักขันมีปั้งที่อบเสร็จแล้วให้เย็นตัวลงที่ อุณหภูมิห้อง ( $25 \pm 2$  °C) บรรจุขันมีปั้งลงในถุงพลาสติกพอลิเอทิลีนความหนาแน่นต่ำ ปิดผึ้งกดด้วย ความร้อน แบ่งตัวอย่างข้นมีปั้งไปเก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง ( $25 \pm 2$  °C) และอุณหภูมิแข็งเย็น ( $4 \pm 2$  °C) สูตร้อยละของขันมีปั้งมากิเคราะห์สมบัติต่างๆ ตามหัวข้อ 3.3.2 โดยวัดปริมาณจำเพาะของก้อน ขันมีปั้งและสีของตัวอย่างขันมีปั้ง ณ วันที่ 0 และวิเคราะห์ปริมาณความชื้น สมบัติด้านเนื้อสัมผัส โครงสร้างของเนื้อในของขันมีปั้ง (crumb structure) และคุณภาพทางประสาทสัมผัสของตัวอย่าง ขันมีปั้ง ณ วันที่ 0, 1, 3 และ 5 ส่วนปริมาณน้ำที่แข็งได้ การเกิดเป็นผลึกใหม่ของอเมโลเพกทิน และปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ของตัวอย่างขันมีปั้งวิเคราะห์ ณ วันที่ 0, 1, 2, 3, 5 และ 7

### 3.3.2 การวิเคราะห์สมบัติของขันมีปั้ง

#### 3.3.2.1 ปริมาณความชื้น

วิเคราะห์ปริมาณความชื้นของตัวอย่างขันมีปั้งตามวิธีของ AOAC (2000) (ภาคผนวก ก. 2)

#### 3.3.2.2 ปริมาณน้ำที่แข็งได้ (freezable water content) และการเกิดเป็นผลึกใหม่ของ อเมโลเพกทิน (amylopectin recrystallization)

วิเคราะห์ปริมาณน้ำที่แข็งได้และติดตามการเกิดเป็นผลึกใหม่ของอเมโลเพกทินโดยใช้ เครื่อง Diamond DSC® (Perkin Elmer, Waltham, MA) ตามวิธีของ Vittadini และ Vodovotz (2003) ซึ่งเนื้อในของขันมีปั้งประมาณ  $18$  mg ให้ทราบน้ำหนักที่แน่นอน บรรจุลงในถาด DSC (DSC pan) ชนิดอุณหภูมิเนียม (Perkin Elmer, Waltham, MA) และปิดผึ้งกดให้ตัวอย่างเข้า ออก (hermetic seal) ใช้ถาด DSC เปล่าที่ปิดผึ้งกดเป็นถาดอ้างอิง (reference pan) ลด อุณหภูมิตัวอย่างจนถึง  $-40$  °C ติดตามการเปลี่ยนแปลงทางความร้อนโดยเพิ่มอุณหภูมิจาก  $-40$  จนถึง  $95$  °C อัตราการเพิ่มขึ้นของอุณหภูมิ  $5$  °C/นาที การละลายของน้ำแข็งสามารถติดตามได้ จากการเปลี่ยนแปลงทางความร้อน (การดูดความร้อน) ที่อุณหภูมิประมาณ  $0$  °C (Vodovotz et al., 1996, Baik and Chinachoti, 2001) คำนวณปริมาณน้ำที่แข็ง (FW) ได้จากเอนталปีของ พีค (peak enthalpy) โดยใช้สมการ 3.1 (Vittadini and Vodovotz, 2003)

$$\%FW = \text{peak enthalpy} \times \frac{1}{\text{latent heat of fusion of ice}} \times \frac{1}{\text{g total water/g sample}} \times 100 \quad (3.1)$$

การเกิดเป็นผลึกใหม่ของออมิโลเพกทินสามารถติดตามได้จากการเปลี่ยนแปลงทางความร้อน (การดูดความร้อน) ที่อุณหภูมิในช่วง  $40-70^{\circ}\text{C}$  ซึ่งเป็นช่วงอุณหภูมิที่ผลึกออมิโลเพกทินหลอมละลาย (Vittadini and Vodovotz, 2003) รายงานในรูปเอนทอลปีต่องรัมของตัวอย่าง

### 3.3.2.3 ปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ (water soluble starch content)

วิเคราะห์ปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ตามวิธีของ Shaikh, Ghodke และ Anathanarayana (2007) โดยมีรายละเอียดดังนี้ ซึ่งเนื้อในของขันมปัง 200 mg ใส่ลงในขวดรูปชามพู่ (Erlenmeyer flask) ขนาด 100 ml ปีเปตน้ำกลันใส่ลงไป 15 ml แล้วนำไปใส่ในอ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิแบบเข้าที่  $25^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 20 นาทีจะได้ของผสมที่มีลักษณะเป็นสเลอวี นำสเลอวีที่ได้ไปเทรียงแยกที่ความเร็ว 5000 รอบต่อนาทีเป็นเวลา 5 นาที ปีเปตส่วนใสมา 10 ml เติมสารละลายไอโอดีนมาตรฐาน 2 ml (สารละลายไอโอดีนมาตรฐานเตรียมโดยละลายไอโอดีน 2 mg และโพแทสเซียมไอโอดีด 20 mg ในน้ำกลัน 100 ml) วัดค่า optical density (OD) ที่ความยาวคลื่น 680 nm ด้วยเครื่อง UV/Vis spectrophotometer (รุ่น V-530, Jasco, Easton, MD) กราฟเทียบมาตรฐานของความเข้มข้นของสตาร์ชกับค่า OD ที่ 680 nm ( $\text{OD}_{680}$ ) แสดงในภาคผนวก ข.1

### 3.3.2.4 ปริมาตรจำเพาะของก้อนขันมปัง

วัดปริมาตรของก้อนขันมปังโดยวิธีแทนที่เมล็ดงาซึ่งดัดแปลงจากวิธีของ Bárcenas และ Rosell (2006) บรรจุเมล็ดงาลงในภาชนะขนาด 800 ml โดยเทเมล็ดงาลงไปช้าๆ จนกระทั่งเต็มและให้เมล็ดงาพุนขึ้นมาเล็กน้อย ใช้พาย (spatula) ปัดเมล็ดงาที่พุนออกให้มีระดับเท่ากับขอบของภาชนะ นำเมล็ดงาในภาชนะลงในภาชนะบรรจุลงในกระบอกตวงขนาด 1000 ml แล้วบันทึกปริมาตรบรรจุตัวอย่างขันมปังลงในภาชนะเดิม เทเมล็ดงาลงในภาชนะช้าๆ จนกระทั่งเต็มและให้เมล็ดงาพุนขึ้นมาเล็กน้อย ใช้พายปัดเมล็ดงาที่พุนออกให้มีระดับเท่ากับขอบของภาชนะ นำเมล็ดงาในภาชนะบรรจุลงในกระบอกตวงขนาด 1000 ml แล้วบันทึกปริมาตร ปริมาตรของก้อนขันมปังมีค่าเท่ากับส่วนต่างจากการวัดทั้งสองครั้ง คำนวณปริมาตรจำเพาะของก้อนขันมปังโดยหารปริมาตรของก้อนขันมปังด้วยน้ำหนักของก้อนขันมปัง

### 3.3.2.5 สมบัติด้านเนื้อสัมผัส

วิเคราะห์สมบัติด้านเนื้อสัมผัสของเนื้อในของขันมปังด้วยวิธี texture profile analysis (TPA) ตามวิธีของ Guarda และคณะ (2004) โดยใช้เครื่อง Instron<sup>®</sup> universal materials testing machine (รุ่น 5565, Instron, Norwood, MA) ซึ่งติดตั้งด้วย load cell ขนาด 5 kg ใช้ตัวอย่างรูปทรงลูกบาศก์ยาวด้านละ 2 cm กดด้วยหัววัดทรงกรวยบนเส้นผ่านศูนย์กลาง 6 cm ด้วย

ความเร็ว 1.0 mm/วินาที จนกระทั่งตัวอย่างเกิดการยุบตัว (deformation) 70% คำนวณค่าความแข็ง (hardness) การเกาะตัวกันของเนื้อขnmปัง (cohesiveness) และความยืดหยุ่น (springiness) จากกราฟ TPA โดยใช้ Merlin™ materials testing software (version 8.30.00, Instron, Norwood, MA)

### 3.3.2.6 โครงสร้างเนื้อในของขnmปัง

ศึกษาโครงสร้างเนื้อในของขnmปังโดยใช้กล้องจุลทรรศน์แบบสเตอโรโม (stereomicroscope) (รุ่น SMZ-1000, Nikon Instruments, Melville, NY) ซึ่งติดตั้งด้วยเลนส์ไกล์วัตตุ (objective lens) รุ่น Plan Apo 1x WD-70 ถ่ายภาพเนื้อในของขnmปังบริเวณกึ่งกลางของแผ่นขnmปังโดยใช้กำลังขยาย 8 เท่า และวัดขนาดเซลล์อากาศในรูปความยาวเส้นรอบของเซลล์อากาศ (air cell perimeter) โดยใช้ Image Tool image processing and analysis software (version 3.0, Department of Dental Diagnostic Science, University of Texas Health Science Center, San Antonio, TX) วัดขนาดเซลล์อากาศจำนวน 5 เซลล์ต่อขnmปัง 1 แผ่น ทำซ้ำจำนวน 4 แผ่นจะได้ความยาวเส้นรอบของเซลล์อากาศจำนวน 20 เซลล์แล้วนำมารวบรวมขนาดเฉลี่ยของเซลล์อากาศ

### 3.3.2.7 สี

วัดค่าสีของเปลือกนอกและเนื้อในของขnmปังโดยใช้เครื่อง Colorflex® color meter system (Hunter Associates Laboratory, Reston, VA) โดยวัดในระบบ CIE  $L^*$   $a^*$   $b^*$  ใช้แหล่งกำเนิดแสง D65 ที่มุมมอง  $10^\circ$  ค่า  $L^*$  แสดงความสว่าง ค่า  $a^*$  แสดงความเป็นสีแดง/เขียว โดยค่า  $a^*$  ที่เป็นบวกแสดงความเป็นสีแดงและ  $a^*$  ที่เป็นลบแสดงความเป็นสีเขียว ค่า  $b^*$  แสดงความเป็นสีเหลือง/น้ำเงินโดยค่า  $b^*$  ที่เป็นบวกแสดงความเป็นสีเหลืองและ  $b^*$  ที่เป็นลบแสดงความเป็นสีน้ำเงิน ใช้ตัวอย่างรูปทรงลูกบาศก์ยาวด้านละ 5 cm สำหรับแต่ละตัวอย่างวัดที่ตำแหน่งแตกต่างกัน 8 จุด คำนวณมุมสี (hue angle) และความเข้มสี (chroma) โดยใช้สมการ 3.2 และ 3.3 สำหรับตัวอย่างเนื้อในของขnmปังคำนวณตั้งนีความขาว (whiteness index) โดยใช้สมการ 3.4

$$\text{Hue angle} = \arctan(b^*/a^*) \quad (3.2)$$

$$\text{Chroma} = (a^{*2} + b^{*2})^{1/2} \quad (3.3)$$

$$\text{Whiteness index} = 100 - [(100 - L^*)^2 + a^{*2} + b^{*2}]^{1/2} \quad (3.4)$$

### 3.3.2.8 คุณภาพทางประสาทสัมผัส

#### 3.3.2.8.1 การประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวน (descriptive analysis)

ประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสด้านสีของเปลือกนอก (สีน้ำตาล) สีของเนื้อใน (สีขาว) ความสม่ำเสมอของรูปrun ขนาดของรูปrun ความแข็ง การเกาะตัวกันของเนื้อขนมปัง ความยืดหยุ่น และกลิ่นรสไม่สด โดยกำหนดคำบรรยาย (description) ของลักษณะต่างๆ ที่ประเมินดังนี้ สีของเปลือกนอก (สีน้ำตาล) หมายถึงความเป็นสีน้ำตาลที่มองเห็นได้ด้วยตา สีของเนื้อใน (สีขาว) หมายถึงความเป็นสีขาวที่มองเห็นได้ด้วยตา ความสม่ำเสมอของรูปrun หมายถึงการกระจายตัวของรูปrun ต่อพื้นที่ของตัวอย่างที่ประเมิน ขนาดของรูปrun หมายถึงขนาดโดยเฉลี่ยของรูปrun ของตัวอย่างที่ประเมิน ความแข็งหมายถึงขนาดของแรงที่ใช้ในการเดี่ยวตัวอย่างระหว่างฟันกราม เพื่อให้เกิดการเปลี่ยนแปลงรูปร่าง การเกาะตัวกันของเนื้อขนมปังหมายถึงความต้านทานของตัวอย่างต่อแรงเคี้ยว ก่อนที่เนื้อขนมปังจะแยกออกจากกัน ความยืดหยุ่นหมายถึงความสามารถในการคืนตัวกลับมาเท่ากับขนาดเดิมของตัวอย่างเมื่อมีการถอนแรงกดออกไป และกลิ่นรสไม่สด หมายถึงระดับกลิ่นรสเปรี้ยว กลิ่นรสอับ หรือกลิ่นรสที่แตกต่างไปจากกลิ่นรสของขนมปังที่อบเสร็จใหม่ๆ (Civille and Szczesniak, 1973; Setser, 1996) ใน การประเมินใช้ผู้ประเมินจำนวน 15 คน ซึ่งเป็นนิสิตจากภาควิชาเทคโนโลยีทางอาหาร คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย มีอายุ ในช่วง 23-27 ปี เป็นผู้ที่ไม่สูบบุหรี่และบริโภคขนมปังขาวเป็นประจำ โดยดำเนินการทดลองเป็น 2 ขั้นตอน คือ การฝึกฝนผู้ประเมินและการทดสอบตัวอย่าง

สำหรับขั้นตอนการฝึกฝน ในช่วงแรกเป็นการฝึกฝนให้ผู้ประเมินเข้าใจและคุ้นชินกับลักษณะทางประสาทสัมผัสที่จะทดสอบ โดยตัวอย่างอ้างอิงที่ใช้ในการฝึกฝนเป็นตัวอย่างขนมปัง ที่ผลิตขึ้นเองซึ่งมีระดับคงทนของลักษณะทางประสาทสัมผัสครอบคลุมช่วงที่ทำการทดสอบ (0-15 คะแนน) จากนั้นจึงฝึกให้ผู้ประเมินทำแบบประเมินซึ่งเป็นแบบสเกลความกว้าง 15 cm (ภาคผนวก ข.2) ผู้วิจัยติดตามผลการประเมินของผู้ประเมินแต่ละคนและฝึกฝนเพิ่มเติมหากจำเป็นเพื่อให้การประเมินมีความแม่นยำมากขึ้น

สำหรับขั้นตอนการทดสอบตัวอย่าง ผู้ประเมินแต่ละคนทดสอบตัวอย่างที่มีอุณหภูมิ เท่ากับอุณหภูมิห้อง ( $25\pm2^{\circ}\text{C}$ ) ซึ่งนำเสนอด้วยภาษาไทยที่ปลดออกลิ้น ทำการทดสอบ ภายใต้แสงไฟอุณหภูมิ ( $25\pm2^{\circ}\text{C}$ ) ผู้ประเมินใช้น้ำดื่มบรรจุขวดกล้ว ปากก่อนทำการทดสอบแต่ละตัวอย่าง

### 3.3.2.8.2 การประเมินทางประสาทสัมผัสด้านความชอบ (preference test)

ประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสด้านสีของเปลือกนกอก สีของเนื้อใน เนื้อสัมผัส กลิ่นรส รสชาติ และความชอบโดยรวม โดยใช้สเกลวีโนนิกแบบ 9 คะแนน โดย 1 คะแนนหมายถึงไม่ชอบมากที่สุด 5 คะแนนหมายถึงเฉยๆ และ 9 คะแนนหมายถึงชอบมากที่สุด (ภาคผนวก ข.3) ใช้ผู้ประเมินจำนวน 50 คน ผู้ประเมินแต่ละคนทดสอบตัวอย่างที่มีอุณหภูมิเท่ากับอุณหภูมิห้อง ( $25\pm2^{\circ}\text{C}$ ) ซึ่งนำเสนอด้วยจานพลาสติกสีขาวที่ปลอดภัย ทำการทดสอบภายในตัวอย่างให้แสงฟลูออเรสเซนต์ในห้องที่ควบคุมอุณหภูมิ ( $25\pm2^{\circ}\text{C}$ ) ผู้ประเมินใช้น้ำดื่มบรรจุขวดกล้วปากก่อนทำการทดสอบแต่ละตัวอย่าง

### 3.3.3 การวางแผนการทดลองและการวิเคราะห์ผลทางสถิติ

วางแผนการทดลองแบบสุ่มตัดออก (completely randomized design, CRD) สำหรับทุกการทดลอง ยกเว้นในส่วนการศึกษาคุณภาพทางประสาทสัมผัสซึ่งวางแผนการทดลองแบบสุ่มในบล็อกสมบูรณ์ (randomized complete block design, RCBD) ทำการทดลอง 3 ชั้น วิเคราะห์ความแปรปรวนของข้อมูลโดยใช้ analysis of variance (ANOVA) และเปรียบเทียบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยโดยใช้ Duncan's new multiple range test ที่  $p=0.05$

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## บทที่ 4

### ผลการทดลองและวิจารณ์ผลการทดลอง

#### 4.1 ปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรขนมปัง

ปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรขนมปังคือปริมาณน้ำที่ให้ได้เท่ากับปริมาณน้ำที่ใช้ในการหักให้ขึ้นฟูและการอบ รวมทั้งให้ผลิตภัณฑ์ที่มีเนื้อสัมผัสและรสชาติที่ดี (Huma, 2004) โดยปริมาณน้ำที่เหมาะสมแต่ละตัวอย่างจะขึ้นกับชนิดของขนมปัง (Souppe and Naeye, 1999) ปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรขนมปังสามารถวัดโดยเครื่อง farinograph ซึ่งเป็นเครื่องมือที่วัดแรงต้าน (resistance) ของโดในระหว่างการวนัดผสม สำหรับปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรขนมปังขาวที่ทำจากแป้งสาลีได้แก่ปริมาณน้ำที่ให้ค่าความคงตัวของโดเท่ากับ 500 BU (Souppe and Naeye, 1999; Huma, 2004; Gavilighi *et al.*, 2006; Maforimbo *et al.*, 2008) ปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรขนมปังสำหรับงานวิจัยนี้แสดงดังตารางที่ 4.1 พบว่าโดยขนมปังที่เติม HPMC และ CMC ต้องการน้ำในปริมาณที่สูงขึ้นเมื่อเทียบกับโดยสูตรควบคุมซึ่งไม่เติมไฮดรอกซอลอยด์ เมื่อปริมาณของ HPMC และ CMC เพิ่มขึ้น ปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรเพิ่มสูงขึ้น โดยสูตรขนมปังที่เติม HPMC และ CMC ในปริมาณเท่ากันต้องการน้ำในการเตรียมโดยในปริมาณใกล้เคียงกัน HPMC และ CMC มีหมูไฮดรอกซิลที่มีสมบัติชอบน้ำ (hydrophilic) สามารถเกิดพันธะไฮดรเจนกับโมเลกุln้ำได้ดี (Rosell *et al.*, 2001) เป็นผลให้โดยขนมปังที่เติม HPMC และ CMC ต้องการปริมาณน้ำเพิ่มขึ้น ทั้งนี้เนื่องจากในการเกิดโดยที่ต้องการน้ำอีกส่วนหนึ่งในปริมาณที่เพียงพอต่อการเกิดอันตรกิริยากับไกลอราดินและกลูเตนินทำให้สามารถสร้างกลูเต็นในปริมาณที่จำเป็นต่อโครงสร้างที่ดีของขนมปังได้ (Rosell *et al.*, 2001) ผลที่ได้นี้สอดคล้องกับงานวิจัยของ Guarda และคณะ (2004) ที่รายงานว่าโดยขนมปังขาวที่เติม HPMC ในปริมาณ 0.5% ของน้ำหนักแป้งมีปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรเท่ากับ 68.8% เพิ่มสูงขึ้นจากโดยสูตรควบคุมที่ไม่เติม HPMC ซึ่งมีปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรเท่ากับ 64.6% ในทำนองเดียวกัน Gavilighi และคณะ (2006) รายงานว่าโดยขนมปังลาวาซอฟที่เติม CMC ในปริมาณ 1.0% ของน้ำหนักแป้งมีปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรเท่ากับ 63.4% เพิ่มสูงขึ้นจากโดยสูตรควบคุมที่ไม่เติม CMC ซึ่งมีปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรเท่ากับ 50.4% นอกจากนี้ยังมีรายงานในทำนองเดียวกันสำหรับโดยทอร์ติญาที่ทำจากแป้งสาลี (wheat tortilla) (Friend, Waniska and Rooney, 1993) โดยปาตี (Shalini and Laxmi, 2007) และโดยขนมปังที่ประกอบด้วยแป้งข้าวเจ้า แป้งข้าวโพดและโซเดียมเคซีเนต (Lazaridou *et al.*, 2007)

ตารางที่ 4.1 ปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรข้นมปัง\*

ตัวอย่าง	ปริมาณน้ำ (%)**
Control	76.50
HPMC 0.5	79.00
HPMC 1.0	82.75
HPMC 1.5	85.50
CMC 0.5	78.50
CMC 1.0	82.50
CMC 1.5	85.25

\*สูตรข้นมปังแสดงดังตารางที่ 3.2

\*\*ปริมาณน้ำแสดงในรูป baker percentage

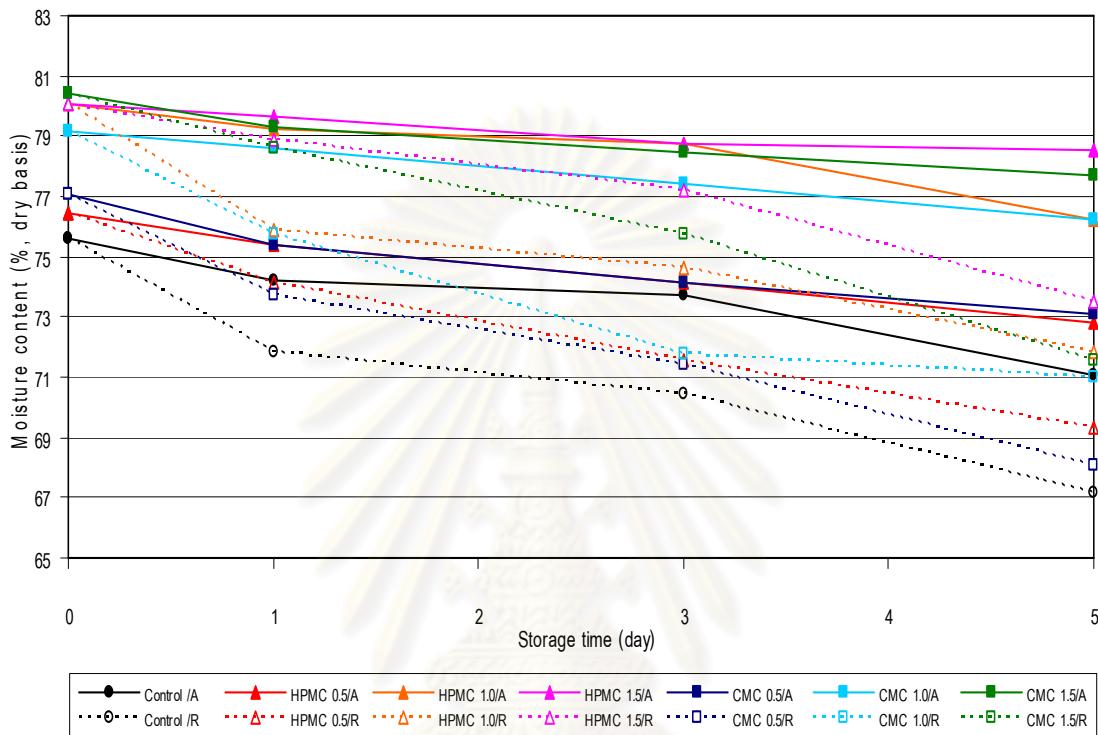
## 4.2 ผลของการเติม HPMC และ CMC ต่อความไม่สดและคุณภาพการเก็บรักษาของข้นมปัง

### 4.2.1 ปริมาณความชื้น

เนื้อในของข้นมปังสูตรควบคุมที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีปริมาณความชื้น 75.61% โดยน้ำหนักแห้ง เมื่อเติม HPMC และ CMC ปริมาณความชื้นของข้นมปังมีค่าสูงขึ้นอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) เมื่อเปรียบเทียบกับข้นมปังสูตรควบคุม (รูปที่ 4.1 และตารางที่ ค.1.1-ค.1.2) เมื่อปริมาณ HPMC และ CMC เพิ่มขึ้นปริมาณความชื้นของข้นมปังมีค่าเพิ่มขึ้น โดย HPMC 1.5 และ CMC 1.5 ที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีปริมาณความชื้นเท่ากับ 80.04 และ 80.39% โดยน้ำหนักแห้งตามลำดับ ผลที่ได้สอดคล้องกับรายงานวิจัยก่อนหน้านี้ (Rosell *et al.*, 2001; Guarda *et al.*, 2004) การที่ข้นมปังที่เติม HPMC และ CMC มีปริมาณความชื้นเพิ่มสูงขึ้นเนื่องมาจากปริมาณน้ำในสูตรที่สูงกว่า นอกจากนี้จากการที่ HPMC และ CMC มีหมู่เคมีที่ซ่อนบัน្តำจึงทำให้สามารถรักษาความชื้นในระหว่างการอบได้ดี (Bell, 1990; Dziezak, 1991)

ปริมาณความชื้นของข้นมปังทุกตัวอย่างมีค่าลดลงตามระยะเวลาการเก็บรักษาทั้งที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น (รูปที่ 4.1) ซึ่งสอดคล้องกับรายงานของ Baik และ Chinachoti (2000) ในระหว่างการเก็บรักษาเป็นระยะเวลา 5 วัน ข้นมปังทุกตัวอย่างที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็นมีการลดลงของปริมาณความชื้นที่ใกล้เคียงกัน ตัวอย่างข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็นมีการลดลงของปริมาณความชื้นสูงกว่าตัวอย่างข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง เล็กน้อย การลดลงของปริมาณความชื้นในเนื้อในข้นมปังเกิดขึ้นเนื่องจากการเคลื่อนย้ายของความชื้น (moisture migration) จากเนื้อในไปยังบริเวณเปลือกนอกของข้นมปังและจากเปลือก

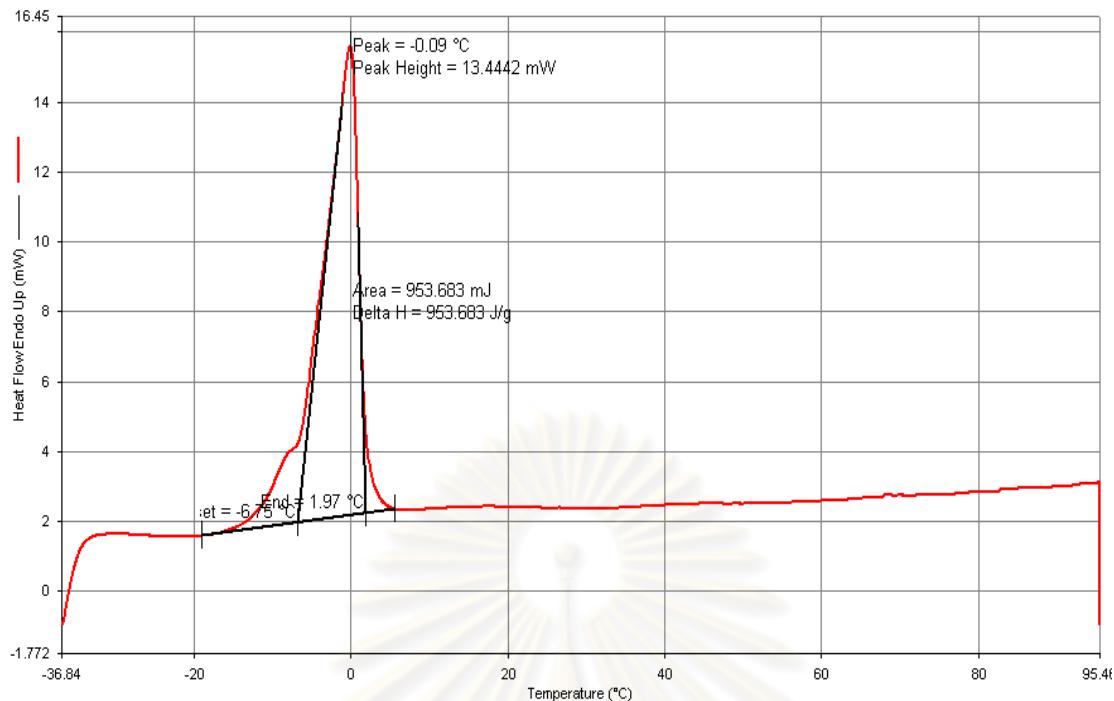
นอกของขนมปังไปสู่บรรจุภัณฑ์ตาม Ribotta and Le Bail, 2007) อย่างไรก็ตาม Lai และ Lin (2006) เสนอว่าการสูญเสียความชื้นของขนมปังอาจไม่ได้เป็นสาเหตุของการเกิดความไม่สด โดยตรง แต่การสูญเสียความชื้นอาจมีผลในแง่การเร่งปฏิกิริยาการเปลี่ยนแปลงที่นำไปสู่การเกิดความไม่สดได้



รูปที่ 4.1 ปริมาณความชื้นของเนื้อในของขนมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแช่เย็น

#### 4.2.2 ปริมาณน้ำที่แช่แข็งได้

น้ำที่แช่แข็งได้สามารถติดตามได้โดยเทคนิค DSC (Vittadini and Vodovotz, 2003) โดยสาเหตุหลักของการเปลี่ยนแปลงทางความร้อน (การดูดความร้อน) ที่อุณหภูมิประมาณ  $0^{\circ}\text{C}$  เกิดจากการละลายของน้ำแข็ง (Vodovotz *et al.*, 1996; Baik and Chinachoti, 2001) ผ่านกราฟการเปลี่ยนแปลงทางความร้อนที่เกี่ยวข้องกับการละลายของน้ำแข็งที่ติดตามโดย DSC แสดงดังรูปที่ 4.2 สำหรับงานวิจัยนี้พบว่าอุณหภูมิเริ่มต้น (onset temperature) ของการละลายของน้ำแข็งในตัวอย่างขนมปังมีค่าอยู่ในช่วง  $-8.34$  ถึง  $-6.45^{\circ}\text{C}$  ซึ่งใกล้เคียงกับรายงานของ Vittadini และ Vodovotz (2003) ( $-15.2$  ถึง  $-13.5^{\circ}\text{C}$ ) และ Roongthongsri (2008) ( $-14.35$  ถึง  $-12.45^{\circ}\text{C}$ )

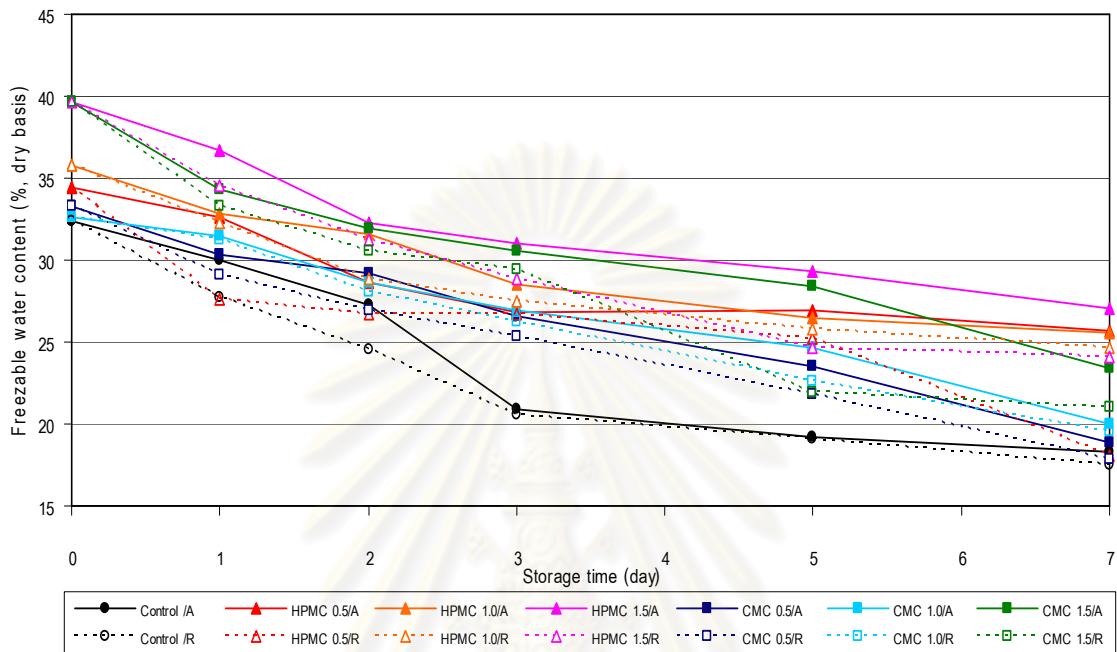


รูปที่ 4.2 รูปแบบเส้นกราฟ DSC ในช่วงอุณหภูมิที่น้ำแข็งละลายซึ่งอยู่ในช่วงประมาณ 0 °C

บริมาณน้ำที่แข็งได้สามารถคำนวณได้จากเงนหาลบีของพีคการดูดความร้อน รูปที่ 4.3 และตารางที่ ค.2.1-ค.2.2 แสดงปริมาณน้ำที่แข็งได้ในตัวอย่างขنمปัง พบว่าขnmปังสูตรควบคุมที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีปริมาณน้ำที่แข็งได้เท่ากับ 32.35% โดยน้ำหนักแห้ง ในขณะที่ตัวอย่างที่เติม HPMC และ CMC มีปริมาณน้ำที่แข็งได้สูงกว่าขnmปังสูตรควบคุม โดยเฉพาะอย่างยิ่งตัวอย่างขnmปังที่เติมไฮดรอกซอลอยด์ในปริมาณสูง ได้แก่ HPMC 1.5 และ CMC 1.5 ซึ่งมีปริมาณน้ำที่แข็งได้เท่ากับ 39.67 และ 39.64% โดยน้ำหนักแห้งตามลำดับ Vittadini และ Vodovotz (2003) และ Roongthongsri (2008) รายงานว่าปริมาณน้ำที่แข็งได้มีค่าเปลี่ยนตามปริมาณความชื้นในตัวอย่าง

ปริมาณน้ำที่แข็งได้มีค่าลดลงตามระยะเวลาการเก็บรักษาในทุกตัวอย่าง (รูปที่ 4.3) มีรายงานเกี่ยวกับการลดลงของปริมาณน้ำที่แข็งได้ว่าห่วงการเก็บรักษาขnmปังเป็นสาลีโดยนักวิจัยหลายกลุ่ม (Baik and Chinachoti, 2000, 2001; Rasmussen and Hansen, 2001; Vittadini and Vodovotz, 2003; Roongthongsri, 2008) Lodi และ Vodovotz (2008) รายงานว่าการเปลี่ยนแปลงของปริมาณน้ำที่แข็งได้มีความสัมพันธ์กับการเคลื่อนย้ายของความชื้นภายในก้อนขnmปังระหว่างการเก็บรักษา โดยพบว่าขnmปังที่เกิดการเคลื่อนย้ายของความชื้นต่ำจะมีการลดลงของปริมาณน้ำที่แข็งได้ต่ำด้วย Baik และ Chinachoti (2000) สนับสนุนคำกล่าวนี้โดย

ศึกษาในขันมปังที่กำจัดเปลือกนอกออกเพื่อลดความแตกต่างของความชื้น (moisture gradient) ระหว่างเนื้อในและเปลือกนอกของขันมปัง ซึ่งจะจำกัดการเคลื่อนย้ายของความชื้นภายในก้อนขันมปัง ผู้วิจัยรายงานว่าปริมาณน้ำที่แพร่กระจายได้มีค่าคงที่ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา



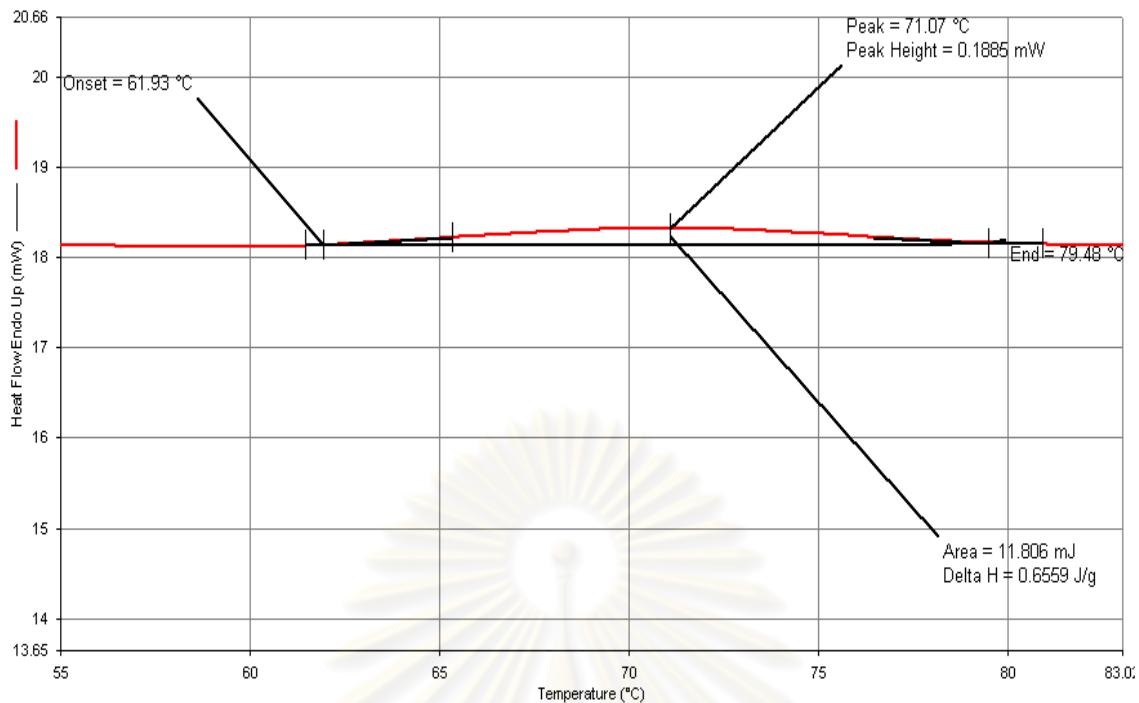
รูปที่ 4.3 ปริมาณน้ำที่แพร่กระจายได้ของเนื้อในของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น

จากการวิจัยนี้พบว่าปริมาณน้ำที่แพร่กระจายได้ในขันมปังที่เติม HPMC และ CMC ลดลงน้อยกว่าขันมปังสูตรควบคุม (รูปที่ 4.3) มีรายงานว่าส่วนผสมที่มีสมบัติขอบน้ำที่เติมในสูตรขันมปังมีบทบาทสำคัญในการรักษาความชื้นและช่วยกระจายความชื้นให้สม่ำเสมอทั่วทั้งก้อนขันมปัง ผลให้การเคลื่อนย้ายของความชื้นภายในก้อนขันมปังลดต่ำลง (Davidou *et al.*, 1996; Vittadini and Vodovotz, 2003) Hallberg และ Chinachoti (2002) เสนอว่าการเคลื่อนย้ายของความชื้นอาจเป็นปัจจัยหนึ่งที่มีผลต่อในการเกิดความไม่สดในขันมปัง

จากการที่การสูญเสียความชื้นและการเคลื่อนย้ายของความชื้นอาจมีผลต่อการเกิดความไม่สดในขันมปัง การเติม HPMC และ CMC ซึ่งมีบทบาทในการรักษาความชื้นและช่วยกระจายความชื้นให้สม่ำเสมอจึงอาจช่วยลดการเกิดความไม่สดในขันมปังได้ งานวิจัยในที่นี้ได้ดำเนินการตามการเปลี่ยนแปลงของสถาร์ซึ่งเป็นองค์ประกอบหลักของขันมปังและเป็นสาเหตุสำคัญของการเปลี่ยนแปลงคุณภาพของขันมปังในระหว่างเก็บรักษา (Zobel and Kulp, 1996)

#### 4.2.3 การเกิดเป็นผลึกใหม่ของอมิโลเพกทิน

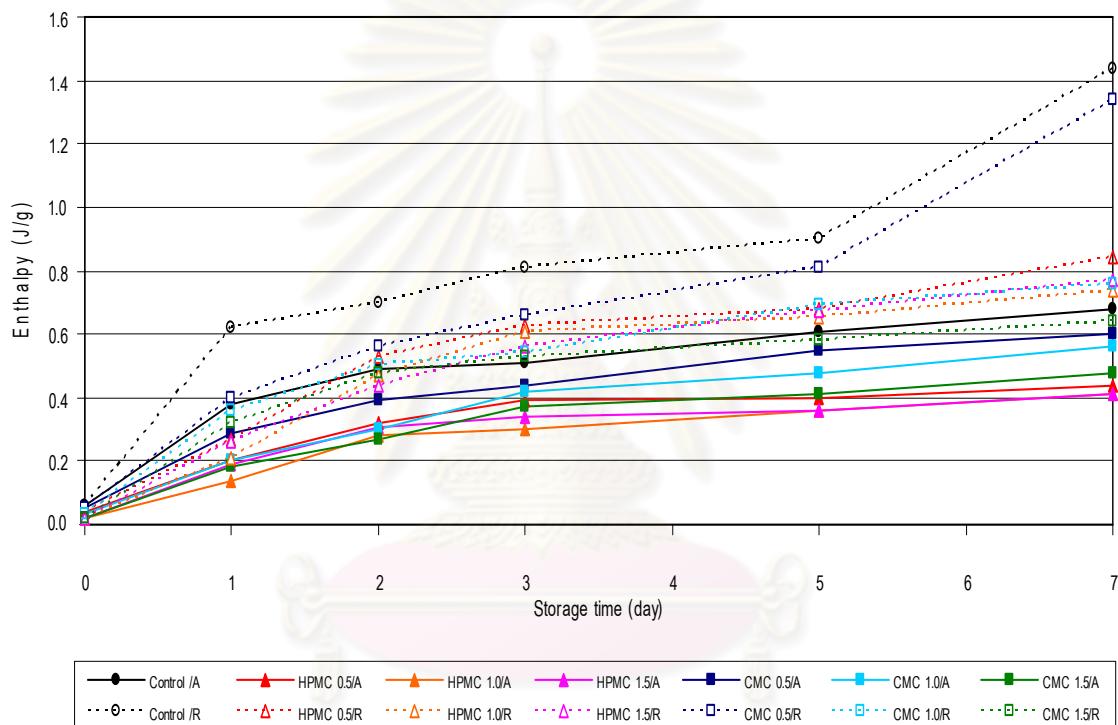
องค์ประกอบหลักของแป้งสาลีคือสตารชซึ่งมีปริมาณประมาณ 60% โดยน้ำหนัก (Belitz and Grosch, 1986) การเปลี่ยนแปลงของสตารชจึงมีผลอย่างมากต่อคุณภาพของผลิตภัณฑ์จากแป้งสาลี เมื่อเพสต์หรือเจลของสตารชยืนตัวลง ไม่เลกุดของสตารชเกิดการจัดเรียงตัวใหม่และเกิดพันธะไฮโดรเจนระหว่างสายโซ่ สตารชจะเกิดการสูญเสียน้ำ (dehydration) และความสามารถในการละลาย (insolubilization) เรียกปรากฏการณ์ที่สตารชมีความสามารถในการละลายลดลงนี้ว่า ริโตรเกรเดชัน อมิโลสเกิดริโตรเกรเดชันในอัตราที่เร็วกว่าอมิโลเพกทิน เนื่องจากโครงสร้างเชิงเส้นทำให้ไม่เลกุดอมิโลสสามารถมาจัดเรียงตัวกันและเกิดพันธะระหว่างสายโซ่ได้ง่ายกว่า ในระหว่างการพักขั่นนมปั่นที่อบเสร็จให้เย็นตัวลงอมิโลสจะเกิดริโตรเกรเดชันอย่างรวดเร็วและกระบวนการนี้จะเสร็จสิ้นสมบูรณ์ในเวลาอันสั้นภายหลังที่นำขั่นนมปั่นออกจากเตาอบ ดังนั้นการเกิดเป็นผลึกใหม่ของอมิโลสจึงไม่มีบทบาทสำคัญต่อการเกิดความไม่สดในขั่นนมปั่นในระหว่างการเก็บรักษา (Eliasson and Gudmundsson, 2006; Lai and Lin, 2006) ในขณะที่โครงสร้างเชิงกิ่งของอมิโลเพกทินมีผลขัดขวางเชิงโครงสร้าง (steric hindrance) ทำให้ไม่เลกุดอมิโลเพกทินมาจัดเรียงตัวเป็นรูเบี้ยบและเกิดพันธะระหว่างกันได้ยากกว่าอมิโลส อมิโลเพกทินจึงเกิดริโตรเกรเดชันอย่างช้าๆ ดังนั้นการศึกษาการเปลี่ยนแปลงของสตารชในระหว่างการเก็บรักษาขั่นนมปั่นจึงมุ่งเน้นในเรื่องการเกิดริโตรเกรเดชันหรือการเกิดเป็นผลึกใหม่ของอมิโลเพกทิน (Ribotta and Le Bail, 2007) DSC เป็นเทคนิคนึงที่มีประสิทธิภาพสูงซึ่งสามารถใช้เพื่อติดตามการเกิดเป็นผลึกใหม่ของอมิโลเพกทินได้ โดยติดตามการเปลี่ยนแปลงทางความร้อน (การดูดความร้อน) ในช่วงอุณหภูมิประมาณ  $40-70^{\circ}\text{C}$  (Vittadini and Vodovotz, 2003) ซึ่งเป็นอุณหภูมิที่ผลึกของอมิโลเพกทินหลอมละลาย สำหรับงานวิจัยนี้พบว่าการหลอมละลายของผลึกอมิโลเพกทินในตัวอย่างขั่นนมปั่นเริ่มที่อุณหภูมิประมาณ  $60^{\circ}\text{C}$  มีการเปลี่ยนแปลงทางความร้อนสูงสุดที่อุณหภูมิประมาณ  $70^{\circ}\text{C}$  และสิ้นสุดที่อุณหภูมิประมาณ  $80^{\circ}\text{C}$  เส้นกราฟการเปลี่ยนแปลงทางความร้อนที่เกี่ยวข้องกับการหลอมละลายของผลึกอมิโลเพกทินที่ติดตามโดย DSC แสดงดังรูปที่ 4.4 Roongthongsri (2008) รายงานอุณหภูมิการหลอมละลายของผลึกอมิโลเพกทินในขั่นนมปั่นแป้งสาลีในช่วง  $65-80^{\circ}\text{C}$  ในขณะที่ Campas-Baypoli และคณะ (2002) และ Bueso Ucles (2003) รายงานอุณหภูมิการหลอมละลายของผลึกอมิโลเพกทินในทอร์ติญาที่ทำจากแป้งข้าวโพด (corn tortilla) ในช่วง  $45-64^{\circ}\text{C}$  และ  $50-57^{\circ}\text{C}$  ตามลำดับ



รูปที่ 4.4 รูปแบบเส้นกราฟ DSC ในช่วงอุณหภูมิที่ผลึกอัมโอลิเดเพกทินหลอมละลายซึ่งอยู่ในช่วงประมาณ 60-80 °C

รูปที่ 4.5 และตารางที่ ค.3.1-ค.3.2 แสดงเอนทัลปีที่ใช้ในการหลอมละลายผลึกอัมโอลิเดเพกทินในตัวอย่างขั้นปั้ง พบว่าขั้นปั้งที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ ทุกตัวอย่างมีการเปลี่ยนแปลงทางความร้อนในช่วงอุณหภูมิการหลอมละลายของผลึกอัมโอลิเดเพกทินต่ำมาก ( $0.02\text{-}0.06 \text{ J/g}$ ) แสดงให้เห็นว่าในขั้นปั้งที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีการเกิดเป็นผลึกใหม่ของอัมโอลิเดเพกทินในระดับต่ำ เมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาเพิ่มขึ้นพบว่าเอนทัลปีที่ใช้ในการหลอมละลายผลึกอัมโอลิเดเพกทินมีค่าเพิ่มสูงขึ้นในทุกตัวอย่าง โดยขั้นปั้งสูตรควบคุมมีอัตราการเพิ่มขึ้นของเอนทัลปีสูงกว่าตัวอย่างที่เติม HPMC และ CMC ที่เก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิเดียวกัน เอนทัลปีที่ใช้เพื่อหลอมละลายผลึกอัมโอลิเดเพกทินมีค่าเพิ่มขึ้นอย่างรวดเร็วในช่วง 2-3 วันแรกของการเก็บรักษา และอัตราการเพิ่มขึ้นของเอนทัลปีมีแนวโน้มลดลงเมื่อปริมาณ HPMC และ CMC สูงขึ้น ขั้นปั้งสูตรควบคุมมีเอนทัลปีของการหลอมละลายผลึกอัมโอลิเดเพกทินสูงที่สุดเมื่อเทียบกับตัวอย่างอื่นที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิเดียวกันตลอดการเก็บรักษาเป็นระยะเวลา 7 วัน มีรายงานว่าส่วนผสมที่เติมในสูตรขั้นปั้งซึ่งสามารถจับน้ำได้สามารถช่วยลดอัตราการเกิดเป็นผลึกใหม่ของอัมโอลิเดเพกทินและการเกิดริโอโรเกรเดชันของสตาร์ช (Longton and LeGrys, 1981; Roulet *et al.*, 1988; Vittadini and Vodovotz, 2003; Roongthongsri, 2008; Zhou *et al.*, 2008) Ribotta and Le Bail (2007)

อธิบายว่าในระหว่างการเกิดความไม่สตดของข้นมปัง นอกจากจะเกิดการเคลื่อนย้ายของความชื้นจากเนื้อในไปยังเปลือกนอกของข้นมปังแล้ว น้ำยังถูกควบรวมไว้ในโครงสร้างผลึกของสตาร์ชที่เกิดขึ้นใหม่ โดยในการเกิดผลึกต้องมีน้ำในปริมาณมากเพียงพอต่อการเกิดไฮเดรชันของผลึกสตาร์ช ผลึกที่เกิดจากการรีโทรเกรเดชันของสตาร์ชเป็นผลึกชนิดบี (B-type crystal) ซึ่งต้องการน้ำในการไฮเดรชันสูงมากถึง 36 มล./กรัมต่อหน่วยเซลล์ผลึก (เปรียบเทียบกับผลึกชนิดเอ (A-type crystal) ที่ต้องการน้ำในการไฮเดรชันเพียง 8 มล./กรัมต่อหน่วยเซลล์ผลึก) ผลที่ได้นี้สอดคล้องกับปริมาณน้ำที่แข็งได้ที่มีค่าต่ำที่สุดในข้นมปังสูตรควบคุมซึ่งมีการเกิดเป็นผลึกของอโนมิโลเพกทินสูงกว่าในตัวอย่างข้นมปังที่เติมไฮโดรคออลอยด์



รูปที่ 4.5 เอนทาลปีที่ใช้ในการลดออมละลายผลึกอโนมิโลเพกทินในข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่างข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็นมีเอนทาลปีในการลดออมละลายผลึกอโนมิโลเพกทินสูงกว่าตัวอย่างเดียวกันที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง (รูปที่ 4.5) โดยข้นมปังสูตรควบคุมที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็นเป็นระยะเวลา 7 วันมีการเกิดเป็นผลึกใหม่ของอโนมิโลเพกทินสูงสุด ( $1.44 \text{ J/g}$  เปรียบเทียบกับเอนทาลปี  $0.68 \text{ J/g}$  สำหรับข้นมปังสูตรควบคุมที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องเป็นระยะเวลาเท่ากัน) สำหรับผลของอุณหภูมิแข็งเย็นต่อการการเกิดผลึกของอโนมิโลเพกทินในระบบของสตาร์ชที่มีความเข้มข้นต่ำกว่า 70% Slade และ Levine (1987) และ

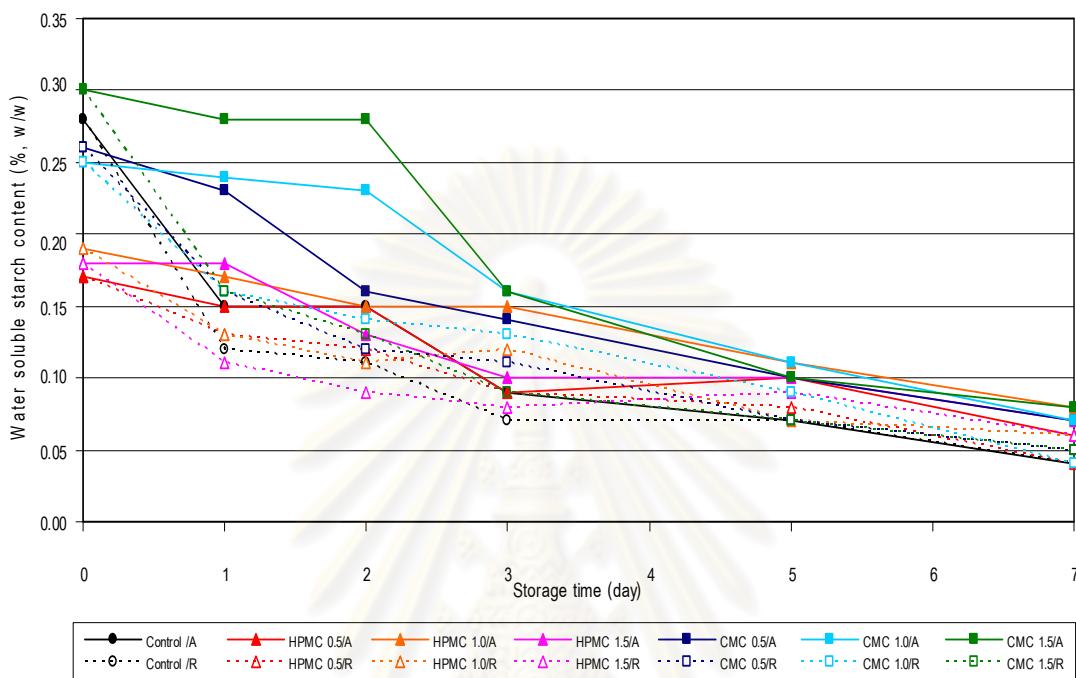
Marsh และ Blanshard (1988) อธิบายว่าการเกิดผลึกของอเมลโลเพกทินนั้นเป็น nucleation-limiting process ซึ่งเกิดขึ้นในช่วงของอุณหภูมิสูงกว่า glass transition temperature ของ maximally freeze-concentrated starch ( $T_g'$ ) (อุณหภูมิประมาณ  $-5^{\circ}\text{C}$ ) เมื่อความเยื้องขันของสตาร์ชต่ำกว่า 70% และอุณหภูมิต่ำกว่า melting temperature ( $T_m$ ) (อุณหภูมิประมาณ  $60^{\circ}\text{C}$ ) โดยการเกิด nucleation มีอัตราสูงสุดที่อุณหภูมิสูงกว่า  $T_g'$  เล็กน้อย ในขณะที่การเกิด propagation มีอัตราสูงสุดที่อุณหภูมิต่ำกว่า  $T_m$  เล็กน้อย ซึ่งอัตราของ nucleation และ propagation มีความสัมพันธ์กับการเปลี่ยนแปลงของอุณหภูมิในแบบเอ็กซ์โพเนนเชียล นั่นคือ อัตราของ nucleation เพิ่มสูงขึ้นเมื่ออุณหภูมิลดลงจนถึง  $T_g'$  ในขณะที่อัตราของ propagation เพิ่มสูงขึ้นเมื่ออุณหภูมิสูงขึ้นจนถึง  $T_m$  ดังนั้นการเกิดเป็นผลึกจึงเกิดขึ้นที่อุณหภูมิต่ำและมีอัตราการเกิดเป็นผลึกลดลงที่อุณหภูมิสูงขึ้น (เนื่องจากที่อุณหภูมิสูง nucleation เกิดขึ้นในอัตราต่ำ) การเกิดรีโตรเกรเดชันของสตาร์ชจึงเกิดขึ้นที่อุณหภูมิระหว่างอุณหภูมิที่เหมาะสม (optimum temperature) ของการเกิด nucleation และ propagation ซึ่ง Slade และ Levine (1987) สรุปว่า อุณหภูมิแข็งเย็น ( $4^{\circ}\text{C}$ ) เป็นจุดที่มีสมดุลของการเกิด nucleation และ propagation สตาร์ชที่เก็บรักษาที่อุณหภูมนี้จึงเกิดรีโตรเกรเดชันในอัตราสูงสุด

#### 4.2.4 ปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้

ในโครงสร้างแบบผลึกมีอันตรกิริยาเกิดขึ้นระหว่างโมเลกุลทำให้มีการจัดเรียงตัวที่เป็นระเบียบและส่งผลให้โครงสร้างแบบผลึกมีความสามารถในการละลายน้ำต่ำ ปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้จะสามารถใช้เป็นตัวชี้แสดงการเกิดรีโตรเกรเดชันของสตาร์ช ปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ในตัวอย่างขนมปังระหว่างการเก็บรักษาแสดงดังรูปที่ 4.6 และตารางที่ ค.4.1-ค.4.2

ขนมปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้อยู่ในช่วง 0.17-0.30% โดยน้ำหนัก (รูปที่ 4.6) ขนมปังสูตรควบคุมมีปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ลดลงอย่างรวดเร็วภายในวันแรกของการเก็บรักษา โดยขนมปังสูตรควบคุมที่มีอายุการเก็บรักษา 1 วันมีปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ประมาณครึ่งหนึ่งของขนมปังสูตรควบคุมที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ ในขณะที่ขนมปังที่เติม HPMC และ CMC มีอัตราการลดลงของปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ต่ำกว่าขนมปังสูตรควบคุมโดยลดลงอย่างช้าๆ ในช่วงประมาณ 2 วันแรกของการเก็บรักษา หลังจากนั้นปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้จะลดลงในอัตราที่เพิ่มขึ้น เมื่อเปรียบเทียบระหว่างอุณหภูมิการเก็บรักษาที่ต่างกันพบว่าขนมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็นมีปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ต่ำกว่าขนมปังตัวอย่างเดียวกันที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง ตั้งแต่วันที่ 5 ของการเก็บรักษาเป็นต้นไปปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ในทุกตัวอย่างไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) Shaikh และคณะ (2007)

รายงานว่าปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ในจาปาร์มีค่าลดลงจาก 5.23% เป็น 0.30% เมื่อเก็บรักษาไว้เป็นเวลา 1 เดือนที่อุณหภูมิห้อง Vittadini และ Vodovotz (2003) และ Roongthongsri (2008) รายงานว่าปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ในข้นมปังข้าวมีค่าลดลงเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาของข้นมปังนานขึ้นและสัมพันธ์กับการเกิดเป็นผลึกใหม่ของอมิโลเพกทิน

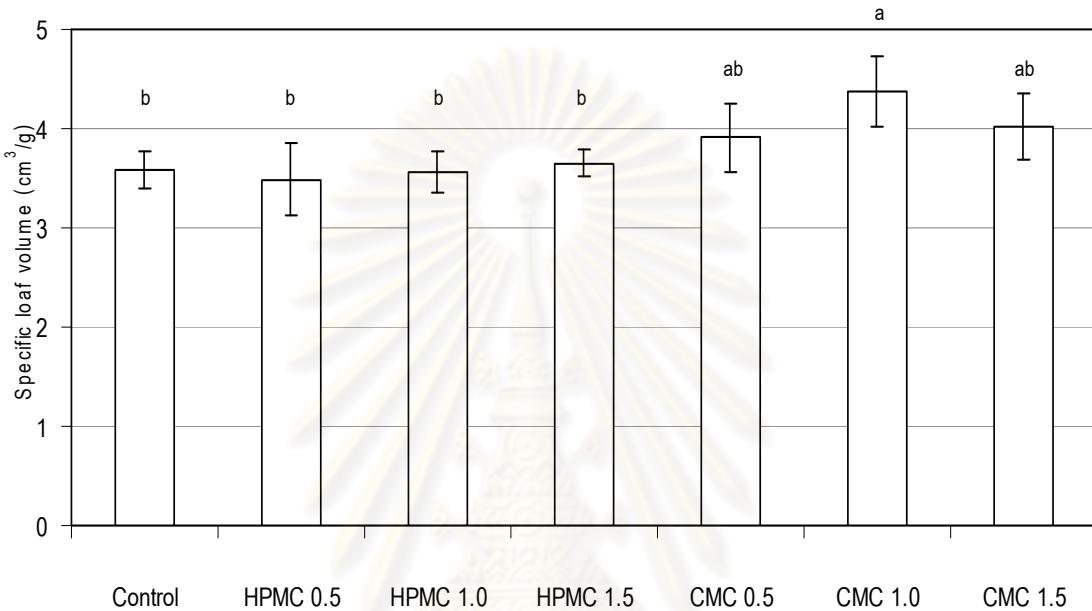


รูปที่ 4.6 ปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ของเนื้อในของข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น

#### 4.2.5 ปริมาตรจำเพาะของก้อนข้นมปัง

ในการเติมส่วนผสมที่ช่วยรักษาคุณภาพของข้นมปัง นอกจากจะเพิ่มราบ太平ของส่วนผสมนั้นๆ ในแต่ละลักษณะคุณภาพที่ผู้บริโภคใช้พิจารณาในการเลือกซื้อด้วย รูปที่ 4.7 และตารางที่ ค.5.1 แสดงผลของการเติม HPMC และ CMC ต่อปริมาตรจำเพาะของก้อนข้นมปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ ข้นมปังสูตรควบคุมมีปริมาตรจำเพาะของก้อนข้นมปังเท่ากับ  $3.59 \text{ cm}^3/\text{g}$  ในขณะที่ข้นมปังที่เติม HPMC และ CMC มีปริมาตรจำเพาะของก้อนข้นมปังอยู่ในช่วง  $3.49\text{-}4.37 \text{ cm}^3/\text{g}$  ซึ่งไม่แตกต่างจากข้นมปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) ยกเว้น CMC 1.0 Rosell และคณะ (2001) รายงานว่า HPMC และ CMC ช่วยเพิ่มความหนืดของโด ทำให้สามารถเก็บกักก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ที่ผลิตโดยยีสต์ระหว่างกระบวนการหมักทำให้ได้มีปริมาตรเพิ่มขึ้น จึงมีการนำ

CMC มาใช้เพื่อช่วยเพิ่มปริมาณตราจำเพาะของก้อนขนมปัง เป็นข้าวเจ้าซึ่งไม่มีกลูเต็นช่วยในการเก็บกักก๊าซและให้โครงสร้างที่จำเป็นของขนมปัง (Lazaridou *et al.*, 2007) อย่างไรก็ตามการที่ไม่เพิ่บความแตกต่างระหว่างปริมาณตราจำเพาะของขนมปังตัวอย่างต่างๆ ในงานวิจัยนี้ อาจเนื่องมาจากการบดทุกสูตรโดยใช้แบบเดียวกัน ทำให้มีกลูเต็นเพียงพอต่อการเก็บกักก๊าซและให้โครงสร้างของขนมปัง



รูปที่ 4.7 ปริมาณตราจำเพาะของก้อนขนมปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ

#### 4.2.6 สมบัติด้านเนื้อสัมผัส

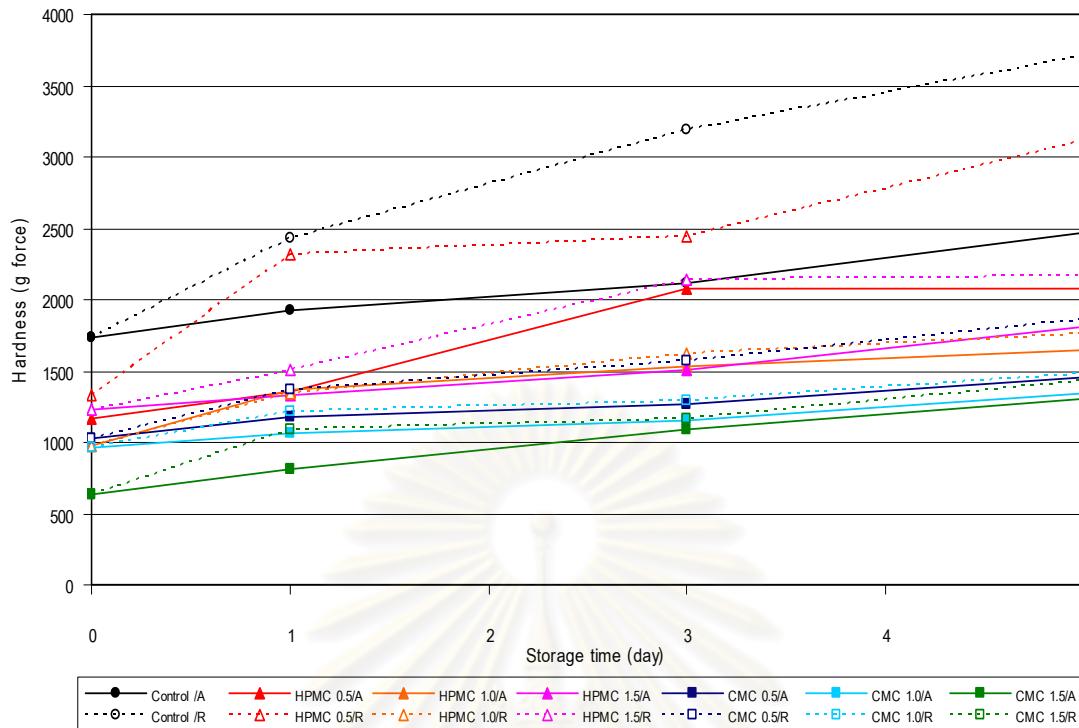
เนื้อสัมผัสเป็นลักษณะคุณภาพที่สำคัญประการหนึ่งของขนมปัง ผู้บริโภคโดยทั่วไปตระหนักถึงความสัมพันธ์ของการเปลี่ยนแปลงคุณภาพด้านเนื้อสัมผัสถกับความไม่สดของขนมปังเป็นอย่างดี โดยจะเห็นได้ว่าผู้บริโภคจำนวนมากมีวิธีประเมินความไม่สดของขนมปังแบบง่ายๆ โดยการทดลองบีบ

ในงานวิจัยนี้วิเคราะห์สมบัติด้านเนื้อสัมผัสของเนื้อในของขนมปังด้วยวิธี TPA ซึ่งเป็นวิธีวิเคราะห์ที่เลียนแบบการเดี่ยวของมนุษย์ TPA เป็นเทคนิคที่ให้ข้อมูลพารามิเตอร์ด้านเนื้อสัมผัสที่มีความสัมพันธ์สูงกับพารามิเตอร์ที่ได้จากการประเมินทางประสานสัมผัส (Stable Micro Systems, 1996) โดยมีพารามิเตอร์ 7 ตัวซึ่งสามารถคำนวณได้จากกราฟ TPA ได้แก่ ความแข็ง (hardness) การเกาะตัวกันของเนื้ออาหาร (cohesiveness) ความยืดหยุ่น (springiness) การเกาะติดพื้นผิว (adhesiveness) ความเปราะ (brittleness) ความยากในการเดี่ยวตัวอย่างที่เป็น

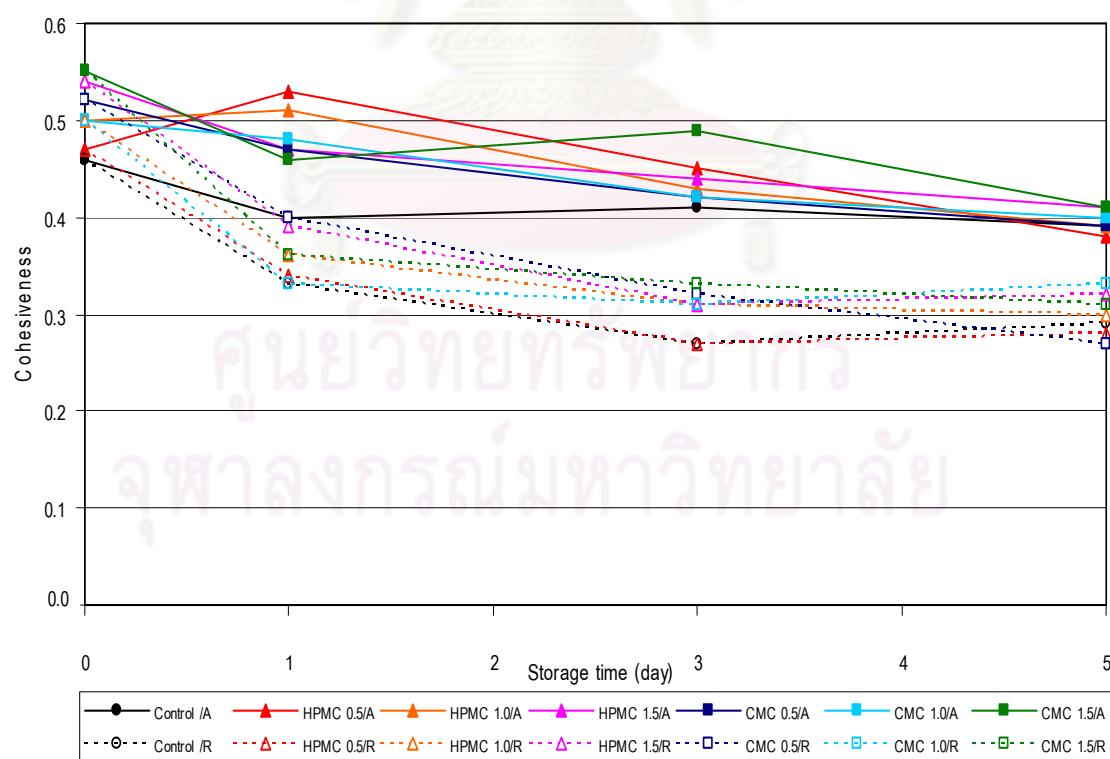
ของแข็ง (chewiness) และความยากในการเคี้ยวตัวอย่างที่เป็นของกึ่งแข็ง (gumminess) (Rosenthal, 1999) กราฟ TPA โดยทั่วไปมีลักษณะดังภาคผนวก ข.4 งานวิจัยนี้ติดตามการเปลี่ยนแปลงของความแข็ง การเคาะตัวกันของเนื้ออาหาร และความยืดหยุ่นเนื่องจากเป็นลักษณะด้านเนื้อสัมผัสที่สำคัญสำหรับผลิตภัณฑ์ขนมปัง

รูปที่ 4.8 และตารางที่ ค.6.1-ค.6.2 แสดงความแข็งของเนื้อในของขนมปัง พบร่วมตัวอย่างขนมปังที่เติม HPMC และ CMC ที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีความแข็งต่ำกว่าขนมปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) ผลที่ได้นี้สอดคล้องกับรายงานของ Kaur และ Singh (1999) และ Bárcenas และ Rosell (2005) เมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้นขนมปังทุกตัวอย่างมีความแข็งเพิ่มสูงขึ้น โดยขนมปังสูตรควบคุมมีความแข็งสูงกว่าขนมปังที่เติม HPMC และ CMC ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ซึ่ง Armero และ Collar (1998) รายงานผลในทำนองเดียวกัน ที่ระยะเวลาการเก็บรักษาที่เท่ากัน ตัวอย่างขนมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็นมีความแข็งสูงกว่าตัวอย่างเดียวกันที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง โดยขนมปังสูตรควบคุมที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็นมีความแข็งสูงที่สุด ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา Bárcenas และ Rosell (2007) ศึกษาผลของอุณหภูมิการเก็บรักษาต่อความไม่สอดของขนมปังแบ่งสาลีที่อบบางส่วน (partially baked bread) และอบจนสุก (fully baked bread) และรายงานว่าที่อุณหภูมิการเก็บรักษาเท่ากับ  $2^{\circ}\text{C}$  การเติม HPMC ในปริมาณ 0.5% ของน้ำหนักแบ่งสาลีสามารถช่วยชะลอการแข็งขึ้นของเนื้อในของขนมปังเมื่อเปรียบเทียบกับขนมปังสูตรควบคุมซึ่งไม่เติม HPMC ในขณะที่ Lazaridou และคณะ (2007) รายงานผลในทำนองเดียวกันสำหรับขนมปังที่ประกอบด้วยแบ่งช้าๆ เจ้า แบ่งช้าๆ โพด โซเดียมเคเชนต์และเติม CMC

การเปลี่ยนแปลงของการเคาะตัวกันของเนื้อขนมปังแสดงดังรูปที่ 4.9 และตารางที่ ค.6.3-ค.6.4 ขนมปังที่เติม HPMC และ CMC ที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีการเคาะตัวกันของเนื้อขนมปังไม่แตกต่างจากขนมปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p > 0.05$ ) ยกเว้น CMC 1.5 โดยทั่วไปการเคาะตัวกันของเนื้อขนมปังมีแนวโน้มลดลงเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้นซึ่งสอดคล้องกับรายงานของ Tian และคณะ (2009) ณ วันที่ 5 ของการเก็บรักษาตัวอย่างขนมปังที่เก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิเดียวกันมีการเคาะตัวกันของเนื้อขนมปังใกล้เคียงกัน ( $0.38-0.41$  สำหรับตัวอย่างขนมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง และ  $0.27-0.33$  สำหรับตัวอย่างขนมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น)

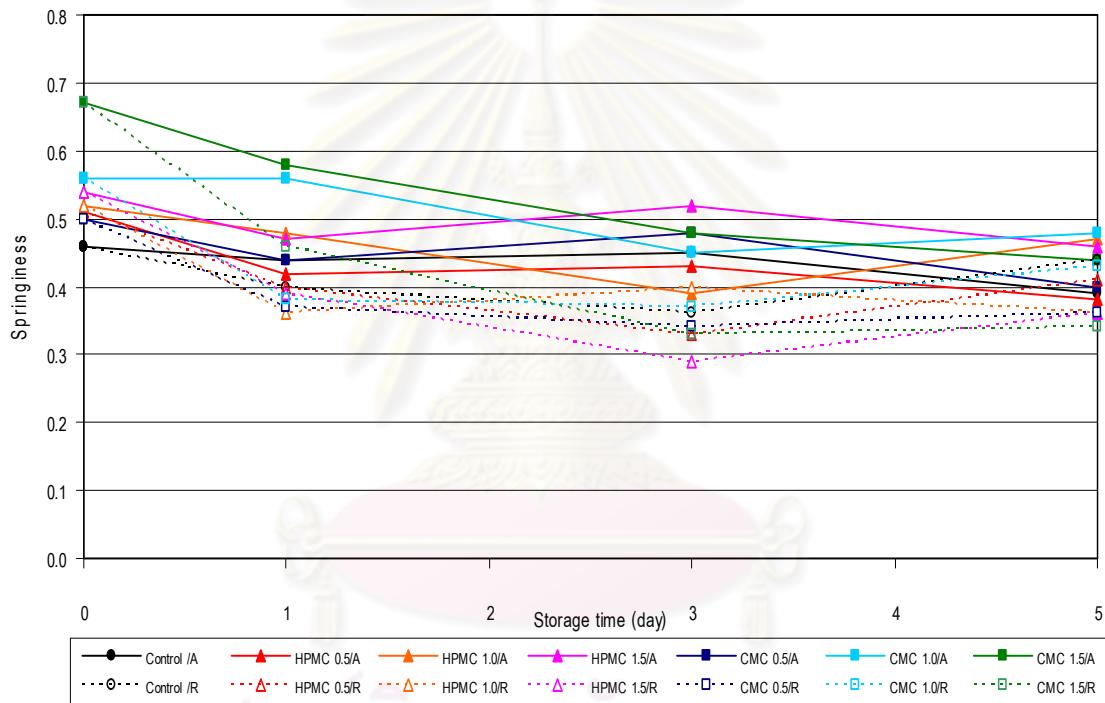


รูปที่ 4.8 ความแข็งของเนื้อในของขันมปงที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแช่เย็น



รูปที่ 4.9 การเกาะตัวกันของเนื้อในของขันมปงที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแช่เย็น

รูปที่ 4.10 และตารางที่ ค.6.5-ค.6.6 แสดงความยึดหยุ่นของเนื้อในของขnmปัง พบว่า ตัวอย่างขnmปังที่เติม HPMC และ CMC ที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีความยึดหยุ่นสูงกว่าขnmปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) โดยขnmปังที่เติม HPMC และ CMC ในบริเวณเท่ากันมีความยึดหยุ่นไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p > 0.05$ ) ยกเว้นที่ระดับการเติม 1.5% ซึ่ง HPMC 1.5 มีความยึดหยุ่นเท่ากับ 0.54 ในขณะที่ CMC 1.5 มีความยึดหยุ่นเท่ากับ 0.67 โดยทั่วไปความยึดหยุ่นของตัวอย่างขnmปังมีแนวโน้มลดลงเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้นโดยเฉพาะอย่างยิ่งในตัวอย่างที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น ณ วันที่ 5 ของการเก็บรักษา ตัวอย่างขnmปังที่เก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิเดียวกันมีความยึดหยุ่นใกล้เคียงกัน (0.38-0.48 สำหรับตัวอย่างขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง และ 0.34-0.44 สำหรับตัวอย่างขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น)



รูปที่ 4.10 ความยึดหยุ่นของเนื้อในของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น

#### 4.2.7 โครงสร้างเนื้อในของขnmปัง

โครงสร้างเนื้อในของขnmปังที่ศึกษาโดยใช้กล้องจุลทรรศน์ stereovideo แสดงดังรูปที่ 4.11 และขนาดเฉลี่ยของเซลล์อากาศ (แสดงในรูปความยาวเส้นรอบโดยเฉลี่ยของเซลล์อากาศ) แสดงดังรูปที่ 4.12 และตารางที่ ค.7.1-ค.7.2 พบว่าขnmปังสูตรควบคุมที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีขนาดเฉลี่ยของเซลล์อากาศใหญ่กว่าขnmปังที่เติม HPMC และ CMC อย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) โดยขnmปังสูตรควบคุมที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีความยาวเส้นรอบโดยเฉลี่ยของเซลล์อากาศเท่ากับ 8.36 mm

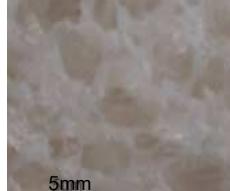
ในขณะที่ความยาวเส้นรอบโดยเฉลี่ยของเซลล์օากาศของขnmปังที่เติม HPMC และ CMC มีค่าอยู่ในช่วง 6.48-7.47 mm Selomulyo และ Zhou (2007) อธิบายว่า HPMC ประกอบด้วยหนึ่งไฮดรอกซิโพลิซึ่งสามารถเกิดอันตรกิริกับน้ำและหมุนเมทิลซึ่งสามารถเกิดอันตรกิริกับวัตถุภาคที่ไม่มีข้าว (non-polar phase) ภายในโดจิซึ่งรักษาเสถียรภาพของอิมัลชันในโดแต่ทำให้มีลักษณะที่สม่ำเสมอ นอกจานี้ทั้ง HPMC และ CMC ช่วยเพิ่มความหนืดของโดทำให้สามารถเก็บกักก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ที่เกิดขึ้นจากการหมักจึงทำให้ขnmปังที่ได้มีเซลล์օากาศที่มีขนาดเล็กและมีความสม่ำเสมอ

เซลล์օากาศมีขนาดเฉลี่ยเล็กลงเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น (รูปที่ 4.12) โดยการลดลงของขนาดเฉลี่ยเซลล์օากาศมีอัตราใกล้เคียงกันในทุกตัวอย่าง โดยทั่วไปตัวอย่างขnmปังที่เก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิแข็งนีขนาดเฉลี่ยของเซลล์օากาศเล็กกว่าตัวอย่างเดียวกันที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง นอกจานี้จากการติดตามการเปลี่ยนแปลงของลักษณะเนื้อในของขnmปังระหว่างการเก็บรักษาโดยใช้กล้องจุลทรรศน์สเตรอริโอ (รูปที่ 4.11) พบว่าเนื้อในของขnmปังที่เก็บรักษาไว้เป็นระยะเวลา 5 วันมีความชุ่นทึบมากขึ้นเมื่อเปรียบเทียบกับตัวอย่างเดียวกันที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ

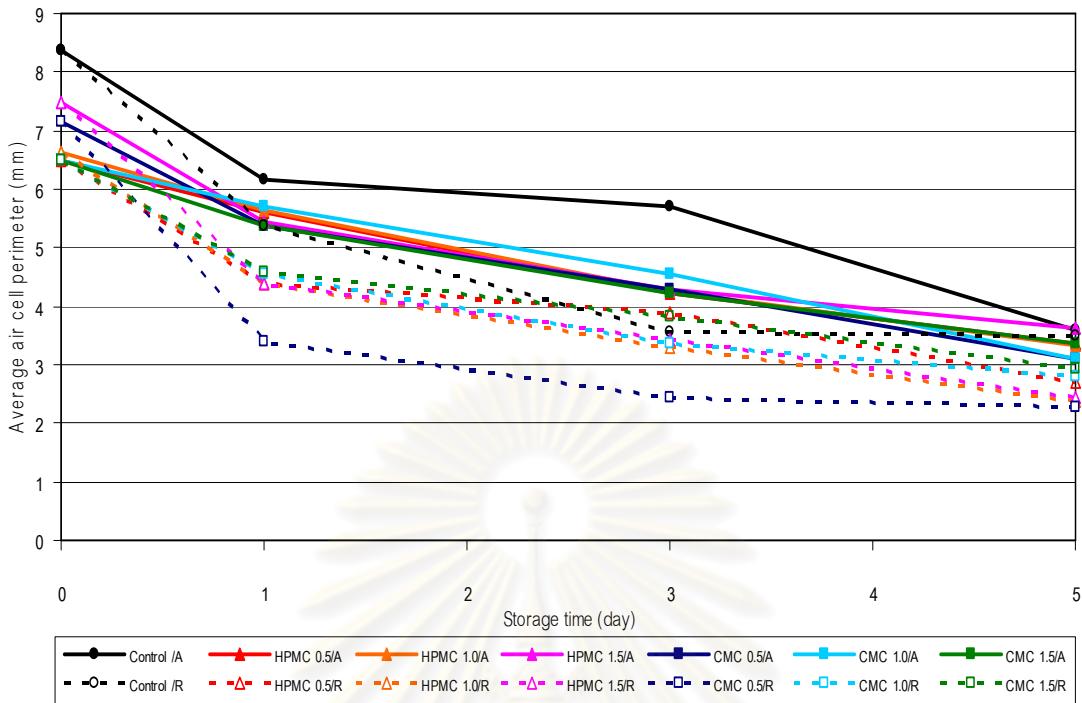
#### 4.2.8 สีของเปลือกนอกและเนื้อในของขnmปัง

สีของขnmปังเป็นปัจจัยหนึ่งที่มีผลต่อการยอมรับของผู้บริโภค สำหรับขnmปังขาวผู้บริโภคโดยทั่วไปต้องการขnmปังที่มีสีของเปลือกนอกและเนื้อในที่อ่อน ในงานวิจัยนี้วัดค่าสีของเปลือกนอกและเนื้อในของขnmปังในระบบ CIELAB โดยรายงานสมบัติด้านสีของเนื้อในของขnmปังในรูปมุมสี (hue angle) ความเข้มสี (chroma) ดัชนีความขาว (whiteness index) และความสว่าง (lightness, L\*) และรายงานสมบัติด้านสีของเปลือกนอกของขnmปังในรูปมุมสี ความเข้มสี และความสว่าง

ศูนย์วทยทรพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตัวอย่าง	ชนมปังที่ผลิตเสร็จใหม่	วันที่ 5 ของการเก็บรักษาที่ อุณหภูมิห้อง	วันที่ 5 ของการเก็บรักษาที่ อุณหภูมิแข็งเย็น
Control	 5mm	 5mm	 5mm
HPMC 0.5	 5mm	 5mm	 5mm
HPMC 1.0	 5mm	 5mm	 5mm
HPMC 1.5	 5mm	 5mm	 5mm
CMC 0.5	 5mm	 5mm	 5mm
CMC 1.0	 5mm	 5mm	 5mm
CMC 1.5	 5mm	 5mm	 5mm

รูปที่ 4.11 โครงสร้างของเนื้อในของชนมปังที่ผลิตเสร็จใหม่และที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น



รูปที่ 4.12 ความพยายามเส้นรอบโดยเฉลี่ยของเซลล์อากาศในเนื้อในของขนมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น

สมบัติต้านสีของเปลือกนอกของตัวอย่างขนมปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ แสดงดังตารางที่ 4.2 มุมสีของเปลือกนอกของขนมปังทุกตัวอย่างไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) โดยมีค่าประมาณ  $62^\circ$  ซึ่งได้แก่สีเหลืองส้ม ก่อนหน้านี้ Roongthongsri (2008) รายงานมุมสีในช่วง  $60^\circ$  สำหรับเปลือกนอกของขนมปังขาว การเกิดสีของเปลือกนอกของขนมปังเกิดจากปฏิกิริยาเคมีและเขียนของน้ำตาลและปฏิกิริยาไมยาาร์ดของน้ำตาลรีดิวชิงกับกรดอะมิโนอิสระหรือหมู่อะมิโนของโปรตีน (นิธิยา รัตนานพนท., 2549) เปลือกนอกของขนมปังทุกตัวอย่างมีความเข้มสีไม่แตกต่างจากขนมปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) ยกเว้น HPMC 1.0 ซึ่งมีความเข้มสีต่ำกว่าตัวอย่างอื่นเล็กน้อย ความสว่างของเปลือกนอกของขนมปังทุกตัวอย่างไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

ตารางที่ 4.2 สมบัติด้านสีของเปลือกนอกของขنمปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ

ตัวอย่าง	มุ่มสี <sup>ns</sup>	ความเข้มสี	ความสว่าง <sup>ns</sup>
Control	62.74±0.67	33.06±0.73 <sup>a</sup>	52.84±1.36
HPMC 0.5	63.13±2.03	31.07±2.33 <sup>ab</sup>	52.89±4.51
HPMC 1.0	63.16±0.42	30.26±1.03 <sup>b</sup>	53.42±1.03
HPMC 1.5	63.25±2.28	32.19±0.90 <sup>ab</sup>	50.25±0.48
CMC 0.5	62.42±0.35	32.79±0.64 <sup>ab</sup>	52.10±0.66
CMC 1.0	60.89±1.86	31.70±0.39 <sup>ab</sup>	49.97±2.18
CMC 1.5	62.27±0.70	33.19±2.38 <sup>a</sup>	51.88±1.34

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์เกเดียวกันที่มีอักษรระบุกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์เกเดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

สมบัติด้านสีของเนื้อในของตัวอย่างขنمปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ แสดงดังตารางที่ 4.3 มุ่มสีของเนื้อในของขنمปังทุกตัวอย่างไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) โดยมีค่าประมาณ  $95^\circ$  ซึ่งได้แก่สีเหลือง ก่อนหน้านี้ Waliszewski, Pardio และ Carreon (2002) และ Roongthongsri (2008) รายงานมุ่มสีในช่วง  $90^\circ$  สำหรับทอร์ทิญาที่ทำจากแป้งข้าวโพดและเนื้อในของขنمปังข้าวตามลำดับ นอกจากนี้เนื้อในของขنمปังทุกตัวอย่างยังมีความเข้มสีไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) ด้วยนิความขาวและความสว่างของเนื้อในของขنمปังที่เติม HPMC และ CMC โดยทั่วไปไม่แตกต่างจากขنمปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) ยกเว้น HPMC 1.5 และ CMC 1.0 อย่างไรก็ตามสมบัติด้านสีทั้งสองประการมีค่าแปรผันอยู่ในช่วงแคบๆ ( $63.48$ - $65.23$  สำหรับดัชนีความขาว และ  $64.77$ - $66.59$  สำหรับความสว่าง)

**ศูนย์วิทยาศาสตร์  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

ตารางที่ 4.3 สมบัติด้านสีของเนื้อในของขnmปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ

ตัวอย่าง	มูมสี <sup>ns</sup>	ความเข้มสี <sup>ns</sup>	ดัชนีความขาว	ความสว่าง
Control	95.66±1.22	9.56±1.22	65.23±0.38 <sup>a</sup>	66.59±0.19 <sup>a</sup>
HPMC 0.5	96.31±0.40	9.60±0.28	64.26±0.81 <sup>ab</sup>	65.58±0.89 <sup>ab</sup>
HPMC 1.0	96.71±1.54	10.21±0.31	64.13±0.40 <sup>ab</sup>	65.61±0.34 <sup>ab</sup>
HPMC 1.5	95.07±0.77	10.03±0.50	63.48±0.25 <sup>b</sup>	64.90±0.13 <sup>b</sup>
CMC 0.5	95.60±1.17	9.53±0.88	64.53±0.15 <sup>ab</sup>	65.84±0.36 <sup>ab</sup>
CMC 1.0	96.09±0.37	9.21±1.17	63.57±0.65 <sup>b</sup>	64.77±0.97 <sup>b</sup>
CMC 1.5	95.51±0.42	9.48±0.54	64.08±1.28 <sup>ab</sup>	65.36±1.43 <sup>ab</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสอดมภ์เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสอดมภ์เดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

#### 4.2.9 คุณภาพทางประสาทสัมผัส

##### 4.2.9.1 การประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนฯ

ในงานวิจัยนี้ประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนฯ ของตัวอย่างขnmปังในด้านต่างๆ ได้แก่ สีของเปลือกนอก (สีน้ำตาล) สีของเนื้อใน (สีขาว) ความสม่ำเสมอของรูปทรง ขนาดของรูปทรง ความแข็ง การเกะตัวกันของเนื้อขnmปัง ความยืดหยุ่น และกลิ่นรสไม่สด โดยใช้สเกลความยาว 15 cm เทียบเท่ากับ 15 คะแนน แบบประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสแสดงดังภาคผนวก ข.2

ตารางที่ 4.4 และ 4.5 แสดงคะแนนด้านสีของเปลือกนอกของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแช่เย็นตามลำดับ ตัวอย่างขnmปังที่เติม HPMC และ CMC ที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ ได้คะแนนไม่แตกต่างจากตัวอย่างสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) ยกเว้น HPMC 1.5 และ CMC 1.0 ซึ่งได้คะแนนสูงกว่าตัวอย่างอื่นๆ เล็กน้อย ผลที่ได้นี้สอดคล้องกับการวัดสีด้วยเครื่องมือ (4.2.8) และคะแนนด้านสีของเปลือกนอกของขnmปังมีค่าค่อนข้างคงที่ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษาเป็นเวลา 5 วันทั้งที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแช่เย็น

ตารางที่ 4.4 คะแนนจากการประเมินทางประสิทธิภาพสัมผัสเชิงพรวมาด้านสีของเปลือกนอกของขันมปัง (สีน้ำตาล) ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	8.82±0.97 <sup>c</sup>	8.73±1.08 <sup>bc</sup>	9.23±1.04 <sup>bc</sup>	9.33±1.19 <sup>ab</sup>
HPMC 0.5	9.45±1.11 <sup>bc</sup>	8.42±1.03 <sup>c</sup>	8.26±1.03 <sup>d</sup>	8.69±0.88 <sup>b</sup>
HPMC 1.0	9.49±0.90 <sup>bc</sup>	9.34±1.09 <sup>ab</sup>	9.01±0.85 <sup>bcd</sup>	8.79±1.07 <sup>b</sup>
HPMC 1.5	10.13±1.08 <sup>b</sup>	9.45±0.68 <sup>a</sup>	8.41±0.77 <sup>d</sup>	9.45±1.10 <sup>ab</sup>
CMC 0.5	9.43±0.83 <sup>bc</sup>	9.33±1.06 <sup>ab</sup>	9.75±1.17 <sup>b</sup>	9.41±0.82 <sup>ab</sup>
CMC 1.0	10.83±1.13 <sup>a</sup>	9.07±0.83 <sup>abc</sup>	10.58±1.19 <sup>a</sup>	9.97±1.15 <sup>a</sup>
CMC 1.5	9.52±0.97 <sup>bc</sup>	9.47±1.08 <sup>a</sup>	8.47±1.05 <sup>cd</sup>	9.08±1.19 <sup>b</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชั้้า

ค่าเฉลี่ยในสอดคล้องกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.5 คะแนนจากการประเมินทางประสิทธิภาพสัมผัสเชิงพรวมาด้านสีของเปลือกนอกของขันมปัง (สีน้ำตาล) ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	8.82±0.97 <sup>c</sup>	8.90±0.85 <sup>b</sup>	8.73±1.07 <sup>a</sup>	9.69±1.16 <sup>a</sup>
HPMC 0.5	9.45±1.11 <sup>bc</sup>	9.37±0.48 <sup>ab</sup>	7.60±1.61 <sup>b</sup>	8.67±1.12 <sup>bc</sup>
HPMC 1.0	9.49±0.90 <sup>bc</sup>	9.14±1.35 <sup>ab</sup>	9.25±0.68 <sup>a</sup>	9.14±1.46 <sup>abc</sup>
HPMC 1.5	10.13±1.08 <sup>b</sup>	9.68±1.69 <sup>ab</sup>	8.86±0.99 <sup>a</sup>	8.45±1.08 <sup>c</sup>
CMC 0.5	9.43±0.83 <sup>bc</sup>	8.97±1.11 <sup>b</sup>	9.35±1.01 <sup>a</sup>	9.42±1.08 <sup>ab</sup>
CMC 1.0	10.83±1.13 <sup>a</sup>	10.08±1.62 <sup>a</sup>	8.69±1.00 <sup>a</sup>	9.35±0.83 <sup>ab</sup>
CMC 1.5	9.52±0.97 <sup>bc</sup>	8.85±1.25 <sup>b</sup>	9.09±1.17 <sup>a</sup>	9.55±1.04 <sup>a</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชั้้า

ค่าเฉลี่ยในสอดคล้องกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.6 และ 4.7 แสดงคะแนนด้านสีของเนื้อในของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็นตามลำดับ ขันมปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ ทุกตัวอย่างได้คะแนนไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) ผลที่ได้นี้สอดคล้องกับการวัดสีด้วยเครื่องมือ (4.2.8) และคะแนนด้านสีของเนื้อในของขันมปังมีค่าค่อนข้างคงที่ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษาเป็นเวลา 5 วันทั้งที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น

ตารางที่ 4.6 ค่าแนนจากการประเมินทางประสิทธิภาพสัมผัสเชิงพรมนาด้านสีของเนื้อในของขันมปัง (สีขาว) ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0 <sup>ns</sup>	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	9.77±1.34	8.53±1.15 <sup>c</sup>	7.52±0.90 <sup>c</sup>	7.90±1.21 <sup>cd</sup>
HPMC 0.5	10.27±1.59	9.10±1.29 <sup>abc</sup>	8.38±1.15 <sup>b</sup>	8.53±1.06 <sup>b</sup>
HPMC 1.0	10.35±1.40	9.74±0.61 <sup>a</sup>	9.29±0.99 <sup>a</sup>	9.19±1.18 <sup>a</sup>
HPMC 1.5	9.79±1.01	9.49±0.93 <sup>ab</sup>	9.17±1.15 <sup>a</sup>	9.29±1.36 <sup>a</sup>
CMC 0.5	10.15±1.05	9.40±0.95 <sup>ab</sup>	7.69±0.84 <sup>c</sup>	7.46±1.07 <sup>d</sup>
CMC 1.0	9.58±1.23	8.85±0.91 <sup>bc</sup>	8.76±0.75 <sup>ab</sup>	8.76±1.15 <sup>ab</sup>
CMC 1.5	9.86±1.08	9.33±0.88 <sup>ab</sup>	8.49±1.01 <sup>b</sup>	8.47±1.24 <sup>bc</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชั้้า

ค่าเฉลี่ยในสอดมภ์เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสอดมภ์เดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

ตารางที่ 4.7 ค่าแนนจากการประเมินทางประสิทธิภาพสัมผัสเชิงพรมนาด้านสีของเนื้อในของขันมปัง (สีขาว) ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0 <sup>ns</sup>	วันที่ 1 <sup>ns</sup>	วันที่ 3 <sup>ns</sup>	วันที่ 5
Control	9.77±1.34	8.17±1.24	7.80±1.18	7.83±1.21 <sup>ab</sup>
HPMC 0.5	10.27±1.59	8.55±0.99	7.81±1.11	8.02±1.02 <sup>ab</sup>
HPMC 1.0	10.35±1.40	8.36±1.12	7.95±1.23	7.99±1.19 <sup>ab</sup>
HPMC 1.5	9.79±1.01	8.82±1.01	8.39±0.86	8.49±1.09 <sup>a</sup>
CMC 0.5	10.15±1.05	8.21±0.83	7.79±1.12	7.18±1.23 <sup>b</sup>
CMC 1.0	9.58±1.23	8.19±1.19	8.24±1.01	8.08±1.00 <sup>a</sup>
CMC 1.5	9.86±1.08	8.45±1.14	8.48±1.12	8.19±1.05 <sup>a</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชั้้า

ค่าเฉลี่ยในสอดมภ์เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสอดมภ์เดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

ตารางที่ 4.8 และ 4.9 แสดงคะแนนด้านความสม่ำเสมอของรูปจนของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็นตามลำดับ จากการวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติพบว่า คะแนนด้านความสม่ำเสมอของรูปจนมีความแตกต่างกันในระหว่างตัวอย่างขันมปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ ( $p\leq 0.05$ ) อย่างไรก็ตามค่าเฉลี่ยของคะแนนแปรผันอยู่ในช่วงที่ค่อนข้างแคบ (9.29-10.55)

ค่าคะแนนด้านความสม่ำเสมอของรูปฐานมีค่าค่อนข้างคงที่ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษาเป็นเวลา 5 วันทั้งที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น

ตารางที่ 4.8 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนนาด้านความสม่ำเสมอของรูปฐานของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	10.15±1.33 <sup>abc</sup>	9.50±1.52 <sup>ab</sup>	10.15±1.41 <sup>a</sup>	9.15±1.56 <sup>ab</sup>
HPMC 0.5	10.55±1.68 <sup>a</sup>	9.79±1.73 <sup>ab</sup>	9.54±1.22 <sup>b</sup>	8.87±1.12 <sup>b</sup>
HPMC 1.0	10.17±1.70 <sup>abc</sup>	8.94±0.93 <sup>b</sup>	9.82±1.28 <sup>ab</sup>	9.98±1.34 <sup>a</sup>
HPMC 1.5	9.29±0.88 <sup>d</sup>	9.05±0.93 <sup>b</sup>	9.49±0.90 <sup>b</sup>	9.58±0.88 <sup>ab</sup>
CMC 0.5	10.35±1.68 <sup>ab</sup>	9.07±1.18 <sup>b</sup>	9.81±1.31 <sup>ab</sup>	9.99±1.31 <sup>a</sup>
CMC 1.0	9.49±0.72 <sup>bc</sup>	9.43±1.02 <sup>ab</sup>	9.35±1.14 <sup>b</sup>	9.49±1.15 <sup>ab</sup>
CMC 1.5	9.69±1.13 <sup>abc</sup>	10.09±1.63 <sup>a</sup>	9.87±1.10 <sup>ab</sup>	9.53±1.21 <sup>ab</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสัดมภ์เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.9 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนนาด้านความสม่ำเสมอของรูปฐานของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5 <sup>ns</sup>
Control	10.15±1.33 <sup>abc</sup>	8.14±1.15 <sup>bc</sup>	8.35±0.89 <sup>b</sup>	9.07±1.19
HPMC 0.5	10.55±1.68 <sup>a</sup>	8.73±1.61 <sup>abc</sup>	9.40±0.92 <sup>a</sup>	9.77±1.39
HPMC 1.0	10.17±1.70 <sup>abc</sup>	8.75±1.46 <sup>abc</sup>	9.45±1.02 <sup>a</sup>	9.34±1.33
HPMC 1.5	9.29±0.88 <sup>d</sup>	8.92±1.26 <sup>ab</sup>	9.05±1.27 <sup>ab</sup>	9.34±1.23
CMC 0.5	10.35±1.68 <sup>ab</sup>	9.39±1.59 <sup>a</sup>	9.69±1.02 <sup>a</sup>	9.89±1.17
CMC 1.0	9.49±0.72 <sup>bc</sup>	8.22±1.51 <sup>bc</sup>	9.47±1.35 <sup>a</sup>	9.91±1.01
CMC 1.5	9.69±1.13 <sup>abc</sup>	7.93±1.54 <sup>c</sup>	9.39±1.15 <sup>a</sup>	9.61±0.85

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสัดมภ์เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสัดมภ์เดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

ตารางที่ 4.10 และ 4.11 แสดงคะแนนด้านขนาดของรูพุนของข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็นตามลำดับ ตัวอย่างข้นมปังที่เติม HPMC และ CMC ที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ ได้คะแนนต่ำกว่าข้นมปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) ผลที่ได้เมื่อสอดคล้องกับการประเมินขนาดเฉลี่ยเซลล์ออกาซในหัวข้อ 4.2.7 ตัวอย่างข้นมปังที่เติม HPMC และ CMC ในปริมาณต่างกันได้คะแนนไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p > 0.05$ ) คะแนนด้านขนาดของรูพุนมีค่าลดลงเล็กน้อยระหว่างการเก็บรักษาเป็นระยะเวลา 5 วันทั้งที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น

ตารางที่ 4.10 คะแนนจากการประเมินทางประสิทธิภาพสัมผัสเชิงพรรณนาด้านขนาดของรูพุนของข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	$10.69 \pm 1.02^a$	$9.75 \pm 0.67^a$	$8.65 \pm 0.70^{ab}$	$8.77 \pm 0.89^a$
HPMC 0.5	$9.70 \pm 0.95^b$	$8.85 \pm 1.12^{bc}$	$8.76 \pm 0.94^{ab}$	$8.41 \pm 1.23^{ab}$
HPMC 1.0	$9.33 \pm 1.06^b$	$9.36 \pm 1.06^{ab}$	$8.03 \pm 0.73^b$	$8.19 \pm 0.82^{ab}$
HPMC 1.5	$9.90 \pm 1.26^b$	$8.61 \pm 1.24^c$	$8.53 \pm 0.82^{ab}$	$8.77 \pm 1.10^a$
CMC 0.5	$9.77 \pm 1.36^b$	$9.23 \pm 0.97^{ab}$	$8.07 \pm 1.07^b$	$8.05 \pm 1.19^b$
CMC 1.0	$9.43 \pm 0.99^b$	$8.82 \pm 1.03^{bc}$	$8.93 \pm 0.99^a$	$8.83 \pm 1.15^a$
CMC 1.5	$9.43 \pm 0.95^b$	$9.66 \pm 1.22^a$	$8.29 \pm 1.02^{ab}$	$8.83 \pm 1.10^a$

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในส่วนที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.11 คะแนนจากการประเมินทางประสิทธิภาพสัมผัสเชิงพรรณนาด้านขนาดของรูพุนของข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5 <sup>ns</sup>
Control	$10.69 \pm 1.02^a$	$8.42 \pm 1.47^{ab}$	$8.21 \pm 1.32^{ab}$	$8.15 \pm 1.13$
HPMC 0.5	$9.70 \pm 0.95^b$	$7.64 \pm 1.69^b$	$8.05 \pm 1.21^{ab}$	$7.37 \pm 1.35$
HPMC 1.0	$9.33 \pm 1.06^b$	$8.71 \pm 1.68^a$	$7.36 \pm 1.23^b$	$7.40 \pm 1.61$
HPMC 1.5	$9.90 \pm 1.26^b$	$8.61 \pm 1.67^{ab}$	$8.46 \pm 1.38^a$	$7.93 \pm 1.76$
CMC 0.5	$9.77 \pm 1.36^b$	$8.55 \pm 1.73^{ab}$	$7.93 \pm 1.47^{ab}$	$7.21 \pm 1.25$
CMC 1.0	$9.43 \pm 0.99^b$	$8.99 \pm 1.75^a$	$8.23 \pm 1.02^{ab}$	$7.89 \pm 1.45$
CMC 1.5	$9.43 \pm 0.95^b$	$8.89 \pm 1.40^a$	$8.36 \pm 1.56^a$	$7.89 \pm 1.50$

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในส่วนที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในส่วนที่มีอักษรกำกับต่างกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p > 0.05$ )

ตารางที่ 4.12 และ 4.13 แสดงค่าคะแนนด้านความแข็งของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็นตามลำดับ ตัวอย่างขnmปังที่เติม HPMC และ CMC ที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ ได้ค่าคะแนนต่ำกว่าขnmปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) ผลที่ได้เมื่อสอดคล้องกับการประเมินความแข็งด้วยเครื่องมือ (4.2.6) ตัวอย่างขnmปังที่เติม HPMC และ CMC ในบริมาณต่างกันได้ค่าคะแนนไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p > 0.05$ ) ขnmปังทุกตัวอย่างมีค่าคะแนนด้านความแข็งเพิ่มขึ้นเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น ตัวอย่างควบคุมมีความแข็งเพิ่มขึ้นมากที่สุดโดย ณ วันที่ 5 ของการเก็บรักษาขnmปังสูตรควบคุมที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็นมีค่าคะแนนด้านความแข็งสูงสุดซึ่งมีค่าเท่ากับ 11.85

ตารางที่ 4.12 ค่าคะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวณาด้านความแข็งของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	$3.87 \pm 0.88^a$	$5.45 \pm 0.94^a$	$9.97 \pm 0.77^a$	$10.91 \pm 0.82^a$
HPMC 0.5	$3.47 \pm 0.77^b$	$4.57 \pm 1.20^b$	$8.29 \pm 1.85^b$	$9.67 \pm 0.96^b$
HPMC 1.0	$3.41 \pm 1.17^b$	$3.93 \pm 1.27^b$	$8.07 \pm 1.81^{bc}$	$8.90 \pm 1.58^{bc}$
HPMC 1.5	$3.57 \pm 0.98^b$	$4.58 \pm 1.58^b$	$8.31 \pm 1.66^b$	$9.47 \pm 1.62^b$
CMC 0.5	$3.33 \pm 0.94^b$	$3.99 \pm 1.16^b$	$7.20 \pm 1.28^{cd}$	$8.41 \pm 1.47^c$
CMC 1.0	$3.19 \pm 1.20^{bc}$	$3.86 \pm 1.23^b$	$6.83 \pm 1.26^d$	$8.17 \pm 1.83^{cd}$
CMC 1.5	$3.03 \pm 0.88^c$	$3.91 \pm 1.46^b$	$6.65 \pm 1.30^d$	$7.35 \pm 1.36^d$

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในส่วนที่ต่างกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

คุณวิทยุทรพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 4.13 ค่าแนวจาก การประเมินทางประสานสัมผัสเชิงพรรณด้านความแข็งของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	3.87±0.88 <sup>a</sup>	8.13±1.55 <sup>a</sup>	10.86±1.10 <sup>a</sup>	11.85±1.17 <sup>a</sup>
HPMC 0.5	3.47±0.77 <sup>b</sup>	6.89±1.25 <sup>b</sup>	8.62±1.46 <sup>b</sup>	9.23±1.22 <sup>b</sup>
HPMC 1.0	3.41±1.17 <sup>b</sup>	6.62±1.05 <sup>b</sup>	8.52±1.14 <sup>b</sup>	8.90±1.53 <sup>b</sup>
HPMC 1.5	3.57±0.98 <sup>b</sup>	6.43±1.61 <sup>b</sup>	8.99±1.31 <sup>b</sup>	9.74±1.50 <sup>b</sup>
CMC 0.5	3.33±0.94 <sup>b</sup>	6.23±1.35 <sup>b</sup>	8.95±1.59 <sup>b</sup>	9.87±1.16 <sup>b</sup>
CMC 1.0	3.19±1.20 <sup>bc</sup>	6.01±1.15 <sup>b</sup>	8.67±1.06 <sup>b</sup>	9.48±0.99 <sup>b</sup>
CMC 1.5	3.03±0.88 <sup>c</sup>	5.66±1.70 <sup>b</sup>	8.35±1.54 <sup>b</sup>	9.01±1.09 <sup>b</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสอดคล้องกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.14 และ 4.15 แสดงค่าแนวด้านการเกาะตัวกันของเนื้อขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็นตามลำดับ จากการวิเคราะห์ความแปรปรวนทางสถิติพบว่า ค่าแนวด้านการเกาะตัวกันของเนื้อขันมปังมีความแตกต่างกันในระหว่างตัวอย่างขันมปังที่ผลิตเสร็จใหม่ ( $p\leq 0.05$ ) อย่างไรก็ตามค่าเฉลี่ยของค่าแนวแปรผันอยู่ในช่วงที่ค่อนข้างแคบ (9.34-10.47) ผลที่ได้นี้สอดคล้องกับการประเมินการเกาะตัวกันของเนื้อขันมปังด้วยเครื่องมือ (4.2.6) ซึ่งพบว่าขันมปังที่เติม HPMC และ CMC ที่ผลิตเสร็จใหม่ มีการเกาะตัวกันของเนื้อขันมปังไม่แตกต่างจากขันมปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) ยกเว้น CMC 1.5 ค่าแนวด้านการเกาะตัวกันของเนื้อขันมปังลดลงเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น เมื่อเปรียบเทียบกับขันมปังตัวอย่างเดียวกันที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง โดยทั่วไปพบว่าขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็นมีค่าแนวด้านการเกาะตัวกันของเนื้อขันมปังต่ำกว่าเล็กน้อย

จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

ตารางที่ 4.14 ค่าแแนวจากการประเมินทางประสิทธิภาพสัมผัสเชิงพรวนฯด้านการเกาะตัวกันของเนื้อ  
ขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	9.34±0.99 <sup>c</sup>	8.38±0.64 <sup>b</sup>	7.08±0.70 <sup>c</sup>	6.72±1.34 <sup>c</sup>
HPMC 0.5	9.56±1.30 <sup>bc</sup>	8.75±0.65 <sup>ab</sup>	7.99±1.28 <sup>ab</sup>	6.75±1.28 <sup>c</sup>
HPMC 1.0	9.77±1.43 <sup>abc</sup>	9.29±1.19 <sup>a</sup>	7.56±0.74 <sup>abc</sup>	7.67±1.16 <sup>ab</sup>
HPMC 1.5	10.18±1.58 <sup>ab</sup>	9.21±1.14 <sup>a</sup>	7.93±1.00 <sup>ab</sup>	7.71±1.20 <sup>ab</sup>
CMC 0.5	10.12±1.34 <sup>abc</sup>	8.77±1.24 <sup>ab</sup>	7.50±1.11 <sup>abc</sup>	7.09±1.45 <sup>bc</sup>
CMC 1.0	9.92±1.11 <sup>abc</sup>	9.15±0.88 <sup>a</sup>	7.20±0.92 <sup>bc</sup>	8.00±1.20 <sup>a</sup>
CMC 1.5	10.47±1.46 <sup>a</sup>	8.76±0.94 <sup>ab</sup>	8.04±1.67 <sup>a</sup>	8.05±1.46 <sup>a</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชั้้ง

ค่าเฉลี่ยในส่วนที่เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.15 ค่าแแนวจากการประเมินทางประสิทธิภาพสัมผัสเชิงพรวนฯด้านการเกาะตัวกันของเนื้อ  
ขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	9.34±0.99 <sup>c</sup>	7.41±1.04 <sup>b</sup>	6.78±0.87 <sup>b</sup>	6.98±0.92 <sup>bcd</sup>
HPMC 0.5	9.56±1.30 <sup>bc</sup>	7.52±1.02 <sup>b</sup>	6.99±0.81 <sup>b</sup>	6.57±0.66 <sup>cd</sup>
HPMC 1.0	9.77±1.43 <sup>abc</sup>	8.01±1.38 <sup>ab</sup>	7.77±1.04 <sup>a</sup>	7.17±1.09 <sup>abc</sup>
HPMC 1.5	10.18±1.58 <sup>ab</sup>	8.03±1.48 <sup>ab</sup>	7.29±1.07 <sup>ab</sup>	7.51±1.47 <sup>ab</sup>
CMC 0.5	10.12±1.34 <sup>abc</sup>	8.45±1.02 <sup>a</sup>	7.79±1.04 <sup>a</sup>	6.30±1.44 <sup>d</sup>
CMC 1.0	9.92±1.11 <sup>abc</sup>	7.47±1.06 <sup>b</sup>	7.43±0.83 <sup>ab</sup>	7.97±0.78 <sup>a</sup>
CMC 1.5	10.47±1.46 <sup>a</sup>	7.64±1.21 <sup>b</sup>	7.91±1.08 <sup>a</sup>	7.46±1.59 <sup>ab</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชั้้ง

ค่าเฉลี่ยในส่วนที่เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.16 และ 4.17 แสดงค่าแแนวด้านความยึดหยุ่นของขنمปังที่เก็บรักษาที่  
อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็นตามลำดับ ตัวอย่างขnmปังที่เติม HPMC และ CMC ที่ผลิตเสร็จ  
ใหม่ๆ มีค่าแแนวด้านความยึดหยุ่นสูงกว่าขnmปังสูตรควบคุม อย่างไรก็ตามค่าแแนวที่ได้ไม่แตกต่าง  
จากขnmปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) ยกเว้น HPMC 1.5 จากการประเมินความ  
ยึดหยุ่นของขnmปังด้วยเครื่องมือ (4.2.6) พบว่าขnmปังที่เติม HPMC และ CMC ที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ

มีความยึดหยุ่นสูงกว่าข้นมปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) โดยข้นมปังที่เติม HPMC และ CMC ในปริมาณเท่ากันมีความยึดหยุ่นไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p > 0.05$ ) คะแนนต้านความยึดหยุ่นลดลงเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น

ตารางที่ 4.16 คะแนนจากการประเมินทางประสิทธิภาพสัมผัสเชิงพรวนฯ ด้านความยึดหยุ่นของข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	9.41±1.19 <sup>b</sup>	8.79±0.88 <sup>b</sup>	7.97±1.00 <sup>ab</sup>	7.29±0.97 <sup>b</sup>
HPMC 0.5	9.99±0.89 <sup>ab</sup>	9.12±0.75 <sup>ab</sup>	8.21±1.28 <sup>ab</sup>	7.58±1.51 <sup>ab</sup>
HPMC 1.0	9.89±1.24 <sup>ab</sup>	9.53±1.38 <sup>ab</sup>	7.69±1.09 <sup>b</sup>	8.19±1.06 <sup>a</sup>
HPMC 1.5	10.35±1.52 <sup>a</sup>	9.71±1.89 <sup>a</sup>	8.53±1.10 <sup>a</sup>	7.65±1.21 <sup>ab</sup>
CMC 0.5	10.01±1.59 <sup>ab</sup>	9.31±1.35 <sup>ab</sup>	7.66±0.99 <sup>b</sup>	7.40±0.78 <sup>ab</sup>
CMC 1.0	9.60±0.86 <sup>ab</sup>	9.31±1.17 <sup>ab</sup>	7.55±1.01 <sup>b</sup>	8.20±1.19 <sup>a</sup>
CMC 1.5	10.07±1.50 <sup>ab</sup>	9.03±1.08 <sup>ab</sup>	8.53±1.13 <sup>a</sup>	7.66±1.52 <sup>ab</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในส่วนที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.17 คะแนนจากการประเมินทางประสิทธิภาพสัมผัสเชิงพรวนฯ ด้านความยึดหยุ่นของข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	9.41±1.19 <sup>b</sup>	7.51±1.01 <sup>ab</sup>	7.34±1.12 <sup>b</sup>	7.51±1.04 <sup>a</sup>
HPMC 0.5	9.99±0.89 <sup>ab</sup>	7.33±0.77 <sup>b</sup>	7.51±0.81 <sup>b</sup>	7.29±1.26 <sup>a</sup>
HPMC 1.0	9.89±1.24 <sup>ab</sup>	7.41±0.80 <sup>b</sup>	8.03±1.02 <sup>ab</sup>	6.75±0.92 <sup>ab</sup>
HPMC 1.5	10.35±1.52 <sup>a</sup>	8.07±1.08 <sup>a</sup>	7.57±0.94 <sup>b</sup>	6.33±0.77 <sup>b</sup>
CMC 0.5	10.01±1.59 <sup>ab</sup>	7.95±1.28 <sup>ab</sup>	7.54±0.98 <sup>b</sup>	7.36±1.07 <sup>a</sup>
CMC 1.0	9.60±0.86 <sup>ab</sup>	7.31±0.87 <sup>b</sup>	8.61±1.46 <sup>a</sup>	7.51±1.25 <sup>a</sup>
CMC 1.5	10.07±1.50 <sup>ab</sup>	7.36±0.70 <sup>b</sup>	7.77±1.05 <sup>b</sup>	7.33±1.22 <sup>a</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในส่วนที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.18 และ 4.19 แสดงค่าแคนด้านกลินรสไม่สดของนมปั่นที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็นตามลำดับ ขณะปั่นที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ ทุกตัวอย่างได้ค่าแคนไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) ค่าแคนด้านกลินรสไม่สดเพิ่มขึ้นเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น โดยทั่วไปนมปั่นที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องมีค่าแคนด้านกลินรสไม่สดสูงกว่านมปั่นที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็นเป็นเวลาเท่ากัน Lorenz และ Maga (1972) วิเคราะห์สารประกอบคาร์บอนิลในนมปั่นขาวโดยใช้แก๊ส-ลิคuidิโครมาโทกราฟี พบร่วมในนมปั่นที่เก็บรักษาไว้เป็นระยะเวลา 5 วัน มีการลดลงของปริมาณแอลดีไฮด์ (ได้แก่ ฟอร์มาลดีไฮด์ อะเซทอลดีไฮด์ โพโรไฟแนล บิวทาแนล เสกษาแนล เอพทาแนล และโนนาแนล) และการเพิ่มขึ้นของปริมาณอะซีโทิน (ได้แก่ 2-บิวทานอน 2-เสกษาโนน และ 2-เอพทานอน) โดยผู้วิจัยรายงานว่านมปั่นที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีปริมาณแอลดีไฮด์และอะซีโทินเท่ากับ 72.9 และ 27.1% ของสารประกอบคาร์บอนิลทั้งหมดตามลำดับ ในขณะที่นมปั่นที่เก็บรักษาไว้เป็นระยะเวลา 5 วันมีปริมาณแอลดีไฮด์และอะซีโทินเท่ากับ 15.1 และ 84.9% ของสารประกอบคาร์บอนิลทั้งหมดตามลำดับ ความเข้มข้นของสารประกอบคาร์บอนิลโดยรวมเพิ่มขึ้นจาก 224 ส่วนในล้านส่วน (parts per million) ในนมปั่นที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ เป็น 328 ส่วนในล้านส่วนในนมปั่นที่เก็บรักษาไว้เป็นระยะเวลา 5 วัน นอกจากนี้ผู้วิจัยยังรายงานว่าการเพิ่มขึ้นของความเข้มข้นของสารประกอบคาร์บอนิลสอดคล้องกับระดับความชื้นที่ลดลงเมื่อประเมินทางประสาทสัมผัส

ตารางที่ 4.18 ค่าแคนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสเชิงพรวนฯด้านกลินรสไม่สดของนมปั่นที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0 <sup>ns</sup>	วันที่ 1	วันที่ 3 <sup>ns</sup>	วันที่ 5 <sup>ns</sup>
Control	2.47±0.95	4.62±1.01 <sup>a</sup>	7.30±1.11	9.08±1.45
HPMC 0.5	2.42±0.99	3.88±1.53 <sup>ab</sup>	7.97±1.41	8.22±1.60
HPMC 1.0	2.53±0.84	4.39±1.52 <sup>ab</sup>	7.46±1.27	8.69±0.97
HPMC 1.5	2.53±0.80	4.21±1.64 <sup>ab</sup>	7.86±1.32	8.52±1.43
CMC 0.5	2.19±0.86	3.69±1.55 <sup>b</sup>	7.53±1.56	8.15±1.46
CMC 1.0	2.51±0.73	4.43±1.43 <sup>ab</sup>	7.62±1.37	8.62±1.59
CMC 1.5	2.32±0.83	3.97±1.10 <sup>ab</sup>	7.88±1.43	8.79±1.57

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ท้ำ

ค่าเฉลี่ยในส่วนที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในส่วนที่มีอักษรไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

ตารางที่ 4.19 ค่าแนวจาก การประเมินทาง ประสานสัมผัส เชิงพร่องนาด้านกลิ่นรส ไม่สอดช่องขั้นมปัง ที่เก็บรักษาที่ อุณหภูมิ แข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0 <sup>ns</sup>	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	2.47±0.95	5.54±1.79 <sup>bc</sup>	7.09±1.70 <sup>b</sup>	8.16±1.77 <sup>ab</sup>
HPMC 0.5	2.42±0.99	4.64±1.74 <sup>c</sup>	6.14±1.53 <sup>c</sup>	6.83±1.48 <sup>c</sup>
HPMC 1.0	2.53±0.84	5.37±1.88 <sup>c</sup>	7.00±0.99 <sup>bc</sup>	7.30±0.93 <sup>bc</sup>
HPMC 1.5	2.53±0.80	6.84±1.81 <sup>a</sup>	8.11±1.74 <sup>a</sup>	8.47±1.20 <sup>a</sup>
CMC 0.5	2.19±0.86	6.59±1.69 <sup>ab</sup>	7.55±1.32 <sup>ab</sup>	8.21±1.34 <sup>ab</sup>
CMC 1.0	2.51±0.73	6.81±1.77 <sup>a</sup>	7.56±1.45 <sup>ab</sup>	7.94±1.66 <sup>ab</sup>
CMC 1.5	2.32±0.83	5.65±1.69 <sup>bc</sup>	7.03±1.76 <sup>bc</sup>	7.88±1.75 <sup>ab</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของกราฟดลอง 3 ชั้น

ค่าเฉลี่ยในสходимก์เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกัน มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสходимก์เดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

#### 4.2.9.2 การประเมินทาง ประสานสัมผัส ด้านความชอบ

งานวิจัยนี้ ประเมินคุณภาพทาง ประสานสัมผัส ด้านความชอบของตัวอย่างขั้นมปัง ในด้าน ต่างๆ ได้แก่ สีของเปลือกนอก สีของเนื้อใน เนื้อสัมผัส กลิ่นรส รสชาติ และความชอบโดยรวม ประเมินโดยใช้สเกลฮีโนนิกแบบ 9 คะแนน โดย 1 คะแนนหมายถึง ไม่ชอบมากที่สุด 5 คะแนน หมายถึง เจริญ และ 9 คะแนนหมายถึงชอบมากที่สุด (แบบประเมินคุณภาพทาง ประสานสัมผัส แสดงดังภาคผนวก ข.3) ในงานวิจัยนี้ กำหนดว่า ตัวอย่างที่ได้คะแนนตั้งแต่ 5 คะแนนขึ้นไปถือว่า ได้รับการยอมรับจากผู้ประเมิน

ตารางที่ 4.20 และ 4.21 แสดงคะแนนด้านสีของเปลือกนอกของขั้นมปัง ที่เก็บรักษาที่ อุณหภูมิห้อง และ อุณหภูมิแข็งเย็น ตามลำดับ ส่วนตารางที่ 4.22 และ 4.23 แสดงคะแนนด้านสีของ เนื้อในของขั้นมปัง ที่เก็บรักษาที่ อุณหภูมิห้อง และ อุณหภูมิแข็งเย็น ตามลำดับ พ布ว่า ตัวอย่างขั้นมปัง ที่เติม HPMC และ CMC ทั้งที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ และ ที่เก็บรักษาไว้เป็นระยะเวลา 5 วัน ได้คะแนน ใกล้เคียงกับขั้นมปัง สูตรควบคุม และ ขั้นมปังทุกตัวอย่างที่เก็บรักษาที่ อุณหภูมิห้อง และ อุณหภูมิแข็งเย็น เป็นระยะเวลาเท่ากัน ได้คะแนนใกล้เคียงกัน

ตารางที่ 4.20 คะแนนจากการประเมินทางประสิทธิสมัพส์ด้านความชอบด้านสีของเปลือกนอกของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1 <sup>ns</sup>	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	6.88±1.35 <sup>a</sup>	6.76±1.45	6.72±1.50 <sup>ab</sup>	6.40±1.11 <sup>ab</sup>
HPMC 0.5	6.58±1.47 <sup>ab</sup>	6.82±1.37	6.86±1.21 <sup>a</sup>	6.52±1.03 <sup>a</sup>
HPMC 1.0	6.32±1.39 <sup>b</sup>	6.88±1.19	6.70±1.20 <sup>ab</sup>	5.98±1.27 <sup>c</sup>
HPMC 1.5	6.52±1.34 <sup>ab</sup>	6.72±1.28	6.56±1.25 <sup>ab</sup>	6.68±1.13 <sup>a</sup>
CMC 0.5	6.92±1.48 <sup>a</sup>	6.52±1.49	6.44±1.59 <sup>ab</sup>	6.50±1.23 <sup>a</sup>
CMC 1.0	6.92±1.41 <sup>a</sup>	6.80±1.39	6.60±1.51 <sup>ab</sup>	6.08±1.14 <sup>bc</sup>
CMC 1.5	6.30±1.75 <sup>b</sup>	6.56±1.61	6.30±1.75 <sup>b</sup>	6.46±1.05 <sup>a</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสอดมก์เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสอดมก์เดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

ตารางที่ 4.21 คะแนนจากการประเมินทางประสิทธิสมัพส์ด้านความชอบด้านสีของเปลือกนอกของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	6.88±1.35 <sup>a</sup>	6.54±1.51 <sup>ab</sup>	6.28±1.55 <sup>b</sup>	6.40±1.25 <sup>abc</sup>
HPMC 0.5	6.58±1.47 <sup>ab</sup>	6.56±1.62 <sup>ab</sup>	6.48±1.57 <sup>ab</sup>	6.68±0.98 <sup>ab</sup>
HPMC 1.0	6.32±1.39 <sup>b</sup>	6.50±1.60 <sup>ab</sup>	6.94±1.52 <sup>a</sup>	5.98±1.25 <sup>d</sup>
HPMC 1.5	6.52±1.34 <sup>ab</sup>	6.12±1.59 <sup>b</sup>	6.48±1.58 <sup>ab</sup>	6.28±1.37 <sup>bcd</sup>
CMC 0.5	6.92±1.48 <sup>a</sup>	6.16±1.78 <sup>b</sup>	6.48±1.61 <sup>ab</sup>	6.70±1.30 <sup>a</sup>
CMC 1.0	6.92±1.41 <sup>a</sup>	5.98±1.61 <sup>b</sup>	6.42±1.44 <sup>ab</sup>	6.06±1.36 <sup>cd</sup>
CMC 1.5	6.30±1.75 <sup>b</sup>	6.84±1.33 <sup>a</sup>	6.82±1.53 <sup>ab</sup>	6.46±0.91 <sup>abc</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสอดมก์เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.22 คะแนนจากการประเมินทางประสิทธิภาพสัมผัสด้านความชอบด้านสีของเนื้อในของข้นม ปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1 <sup>ns</sup>	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	6.60±1.37 <sup>ab</sup>	6.66±1.48	6.60±1.31 <sup>ab</sup>	6.42±1.03 <sup>a</sup>
HPMC 0.5	6.58±1.25 <sup>ab</sup>	6.80±1.32	6.68±1.08 <sup>a</sup>	6.04±0.92 <sup>bc</sup>
HPMC 1.0	6.30±1.50 <sup>b</sup>	6.80±1.18	6.58±1.16 <sup>ab</sup>	6.08±1.21 <sup>bc</sup>
HPMC 1.5	6.22±1.62 <sup>b</sup>	6.48±1.52	6.50±1.28 <sup>ab</sup>	6.02±1.08 <sup>bc</sup>
CMC 0.5	6.84±1.17 <sup>a</sup>	6.58±1.16	6.58±1.16 <sup>ab</sup>	6.28±0.93 <sup>ab</sup>
CMC 1.0	6.54±1.34 <sup>ab</sup>	6.60±1.20	6.34±1.38 <sup>ab</sup>	5.86±1.16 <sup>c</sup>
CMC 1.5	6.16±1.31 <sup>b</sup>	6.34±1.26	6.16±1.31 <sup>b</sup>	6.00±0.99 <sup>bc</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์เก็ตเดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์เก็ตเดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

ตารางที่ 4.23 คะแนนจากการประเมินทางประสิทธิภาพสัมผัสด้านความชอบด้านสีของเนื้อในของข้นม ปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแช่เย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3 <sup>ns</sup>	วันที่ 5
Control	6.60±1.37 <sup>ab</sup>	6.54±1.20 <sup>ab</sup>	6.48±1.20	6.40±1.11 <sup>ab</sup>
HPMC 0.5	6.58±1.25 <sup>ab</sup>	6.70±1.30 <sup>a</sup>	6.76±1.06	6.22±1.07 <sup>b</sup>
HPMC 1.0	6.30±1.50 <sup>b</sup>	6.30±1.28 <sup>ab</sup>	6.54±1.07	6.44±1.31 <sup>ab</sup>
HPMC 1.5	6.22±1.62 <sup>b</sup>	6.46±1.36 <sup>ab</sup>	6.70±1.16	6.68±1.19 <sup>a</sup>
CMC 0.5	6.84±1.17 <sup>a</sup>	6.30±1.30 <sup>ab</sup>	6.50±1.34	6.46±1.28 <sup>ab</sup>
CMC 1.0	6.54±1.34 <sup>ab</sup>	6.62±1.09 <sup>ab</sup>	6.72±1.20	6.52±1.03 <sup>ab</sup>
CMC 1.5	6.16±1.31 <sup>b</sup>	6.24±1.27 <sup>b</sup>	6.52±1.15	6.42±1.18 <sup>ab</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์เก็ตเดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์เก็ตเดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

ตารางที่ 4.24 และ 4.25 แสดงคะแนนด้านเนื้อสัมผัสของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็นตามลำดับ พบร่วตัวอย่างขnmปังที่เติม HPMC และ CMC ทั้งที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ และที่เก็บรักษาไว้เป็นระยะเวลา 5 วันได้คะแนนสูงกว่าขnmปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) ขnmปังทุกตัวอย่างมีคะแนนลดลงเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น โดยขnmปังสูตรควบคุมที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็นมีคะแนนลดลงต่ำกว่า 5 ในวันที่ 5 และ 3 ตามลำดับ ในขณะที่ขnmปังที่เติม HPMC และ CMC ทุกตัวอย่างยังมีคะแนนสูงกว่า 5 ณ วันที่ 5 ของการเก็บรักษา

ตารางที่ 4.24 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านความชอบด้านเนื้อสัมผัสของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	5.94±1.32 <sup>b</sup>	5.70±1.29 <sup>b</sup>	5.36±1.26 <sup>c</sup>	4.52±1.17 <sup>d</sup>
HPMC 0.5	7.18±0.83 <sup>a</sup>	7.22±0.83 <sup>a</sup>	6.74±1.10 <sup>a</sup>	6.60±1.18 <sup>a</sup>
HPMC 1.0	7.24±0.93 <sup>a</sup>	7.18±1.06 <sup>a</sup>	6.54±1.33 <sup>ab</sup>	6.44±1.28 <sup>ab</sup>
HPMC 1.5	7.20±1.12 <sup>a</sup>	7.22±1.08 <sup>a</sup>	6.36±1.37 <sup>abc</sup>	6.18±1.19 <sup>bc</sup>
CMC 0.5	7.16±0.93 <sup>a</sup>	6.92±1.12 <sup>a</sup>	6.10±1.27 <sup>bc</sup>	6.58±0.88 <sup>a</sup>
CMC 1.0	6.96±0.97 <sup>a</sup>	6.94±0.89 <sup>a</sup>	6.60±1.09 <sup>ab</sup>	6.00±1.20 <sup>c</sup>
CMC 1.5	7.26±1.19 <sup>a</sup>	7.25±1.14 <sup>a</sup>	6.62±1.31 <sup>ab</sup>	6.06±1.17 <sup>bc</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในส่วนที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.25 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านความชอบด้านเนื้อสัมผัสของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	5.94±1.32 <sup>b</sup>	5.22±1.31 <sup>b</sup>	4.79±1.28 <sup>b</sup>	3.85±1.44 <sup>d</sup>
HPMC 0.5	7.18±0.83 <sup>a</sup>	6.46±1.25 <sup>a</sup>	6.46±1.13 <sup>a</sup>	5.24±1.12 <sup>c</sup>
HPMC 1.0	7.24±0.93 <sup>a</sup>	6.12±1.24 <sup>ab</sup>	6.42±1.01 <sup>a</sup>	5.38±1.28 <sup>bc</sup>
HPMC 1.5	7.20±1.12 <sup>a</sup>	6.44±1.37 <sup>a</sup>	6.48±1.09 <sup>a</sup>	5.84±1.46 <sup>ab</sup>
CMC 0.5	7.16±0.93 <sup>a</sup>	6.32±1.13 <sup>ab</sup>	6.32±1.08 <sup>a</sup>	5.30±1.34 <sup>c</sup>
CMC 1.0	6.96±0.97 <sup>a</sup>	6.24±1.27 <sup>ab</sup>	6.58±1.11 <sup>a</sup>	5.90±1.28 <sup>a</sup>
CMC 1.5	7.26±1.19 <sup>a</sup>	6.50±1.28 <sup>a</sup>	6.54±1.30 <sup>a</sup>	5.48±1.39 <sup>abc</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในส่วนที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.26 และ 4.27 แสดงคะแนนด้านกลิ่นรสของข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง และอุณหภูมิแข็งเย็นตามลำดับ ตัวอย่างข้นมปังที่เติม HPMC และ CMC ที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีคะแนนใกล้เคียงกับข้นมปังสูตรควบคุม ในระหว่างการเก็บรักษาข้นมปังทุกตัวอย่างมีคะแนนลดลง ข้นมปังที่มีอายุการเก็บรักษาเท่ากันมีคะแนนใกล้เคียงกันทั้งที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น

ตารางที่ 4.26 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านความชอบด้านกลิ่นรสของข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3 <sup>ns</sup>	วันที่ 5
Control	6.54±1.46 <sup>a</sup>	6.14±1.25 <sup>ab</sup>	6.28±1.34	5.54±1.39 <sup>bc</sup>
HPMC 0.5	6.40±1.56 <sup>a</sup>	6.46±1.30 <sup>a</sup>	6.12±1.79	5.84±1.06 <sup>ab</sup>
HPMC 1.0	5.90±1.56 <sup>ab</sup>	6.62±1.35 <sup>a</sup>	6.12±1.49	5.90±1.20 <sup>a</sup>
HPMC 1.5	5.70±1.56 <sup>b</sup>	5.76±1.41 <sup>b</sup>	6.02±1.24	5.84±1.39 <sup>ab</sup>
CMC 0.5	6.32±1.39 <sup>ab</sup>	6.08±1.50 <sup>ab</sup>	5.92±1.60	5.22±1.33 <sup>c</sup>
CMC 1.0	5.98±1.60 <sup>ab</sup>	6.20±1.46 <sup>ab</sup>	5.90±1.67	5.50±1.42 <sup>bc</sup>
CMC 1.5	5.92±1.87 <sup>ab</sup>	6.30±1.72 <sup>ab</sup>	5.92±1.87	5.50±1.13 <sup>bc</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชั้้า

ค่าเฉลี่ยในสходимภ์เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสходимภ์เดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

ตารางที่ 4.27 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านความชอบด้านกลิ่นรสของข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	6.54±1.46 <sup>a</sup>	5.90±1.18 <sup>ab</sup>	5.80±1.37 <sup>ab</sup>	5.64±1.27 <sup>ab</sup>
HPMC 0.5	6.40±1.56 <sup>a</sup>	5.98±1.61 <sup>ab</sup>	5.92±1.43 <sup>ab</sup>	5.74±1.26 <sup>a</sup>
HPMC 1.0	5.90±1.56 <sup>ab</sup>	6.16±1.42 <sup>a</sup>	6.14±1.44 <sup>a</sup>	5.74±1.40 <sup>a</sup>
HPMC 1.5	5.70±1.56 <sup>b</sup>	5.56±1.67 <sup>b</sup>	5.48±1.71 <sup>b</sup>	5.56±1.42 <sup>ab</sup>
CMC 0.5	6.32±1.39 <sup>ab</sup>	5.70±1.43 <sup>ab</sup>	5.34±1.52 <sup>b</sup>	5.64±1.40 <sup>ab</sup>
CMC 1.0	5.98±1.60 <sup>ab</sup>	5.80±1.44 <sup>ab</sup>	5.68±1.40 <sup>ab</sup>	5.20±1.54 <sup>b</sup>
CMC 1.5	5.92±1.87 <sup>ab</sup>	5.80±1.44 <sup>ab</sup>	6.18±1.41 <sup>a</sup>	5.48±1.33 <sup>ab</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชั้้า

ค่าเฉลี่ยในสходимภ์เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.28 และ 4.29 แสดงค่าคะแนนด้านรสชาติของข้นปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง และอุณหภูมิแข็งเย็นตามลำดับ ตัวอย่างข้นปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีคะแนนไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) คะแนนของข้นปังทุกตัวอย่างมีแนวโน้มลดลงเล็กน้อยเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น โดยตัวอย่างข้นปังที่มีอายุการเก็บรักษาเท่ากันมีคะแนนใกล้เคียงกัน

ตารางที่ 4.28 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านความชอบด้านรสชาติของข้นปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0 <sup>ns</sup>	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5 <sup>ns</sup>
Control	6.30±1.40	6.32±1.33 <sup>ab</sup>	6.34±1.36 <sup>ab</sup>	5.52±1.15
HPMC 0.5	6.30±1.33	6.66±1.24 <sup>a</sup>	6.52±1.66 <sup>a</sup>	5.68±1.62
HPMC 1.0	5.98±1.52	6.74±1.27 <sup>a</sup>	6.14±1.52 <sup>ab</sup>	5.68±1.24
HPMC 1.5	6.00±1.44	6.14±1.25 <sup>b</sup>	6.10±1.39 <sup>ab</sup>	5.58±1.30
CMC 0.5	6.40±1.53	6.34±1.33 <sup>ab</sup>	5.98±1.65 <sup>ab</sup>	5.50±1.53
CMC 1.0	6.00±1.46	6.24±1.25 <sup>ab</sup>	5.92±1.48 <sup>b</sup>	5.72±1.51
CMC 1.5	6.00±1.77	6.28±1.51 <sup>ab</sup>	6.00±1.77 <sup>ab</sup>	5.74±1.34

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชั้้า

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์เก็ตเดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์เก็ตเดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

ตารางที่ 4.29 คะแนนจากการประเมินทางประสาทสัมผัสด้านความชอบด้านรสชาติของข้นปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0 <sup>ns</sup>	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	6.30±1.40	5.78±1.27 <sup>ab</sup>	5.64±1.26 <sup>ab</sup>	5.20±1.29 <sup>b</sup>
HPMC 0.5	6.30±1.33	6.16±1.49 <sup>a</sup>	5.92±1.37 <sup>ab</sup>	5.28±1.52 <sup>b</sup>
HPMC 1.0	5.98±1.52	6.00±1.32 <sup>ab</sup>	5.90±1.63 <sup>ab</sup>	5.68±1.54 <sup>ab</sup>
HPMC 1.5	6.00±1.44	5.64±1.65 <sup>b</sup>	5.44±1.70 <sup>b</sup>	5.78±1.74 <sup>a</sup>
CMC 0.5	6.40±1.53	6.04±1.28 <sup>ab</sup>	5.66±1.57 <sup>ab</sup>	5.26±1.48 <sup>b</sup>
CMC 1.0	6.00±1.46	5.92±1.35 <sup>ab</sup>	6.12±1.38 <sup>a</sup>	5.48±1.43 <sup>ab</sup>
CMC 1.5	6.00±1.77	5.80±1.40 <sup>ab</sup>	6.00±1.53 <sup>ab</sup>	5.22±1.59 <sup>b</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชั้้า

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์เก็ตเดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์เก็ตเดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

ตารางที่ 4.30 และ 4.31 แสดงคะแนนด้านความชอบโดยรวมของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็นตามลำดับ ตัวอย่างขnmปังที่เติม HPMC และ CMC ที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ มีคะแนนสูงกว่าขnmปังสูตรควบคุม อย่างไรก็ตามคะแนนที่ได้ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ ) ยกเว้น CMC 1.5 อย่างไรก็ตามในระหว่างการเก็บรักษาขnmปังสูตรควบคุมมีคะแนนลดลงอย่างรวดเร็ว โดย ณ วันที่ 1 ของการเก็บรักษาทั้งที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น ขnmปังสูตรควบคุมมีคะแนนต่ำกว่าขnmปังที่เติม HPMC และ CMC อย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ ) ขnmปังสูตรควบคุมที่เก็บรักษาทั้งที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็นเป็นเวลา 5 วันมีคะแนนต่ำกว่า 5 ซึ่งแสดงถึงการไม่ยอมรับของผู้ประเมิน ขnmปังที่เติม HPMC และ CMC ยังคงมีคะแนนสูงกว่า 5 เมื่อเก็บรักษาเป็นระยะเวลา 5 วัน

ตารางที่ 4.30 คะแนนจากการประเมินทางประสาทส์มผัสด้านความชอบโดยรวมของขnmปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	$6.02 \pm 1.36^b$	$5.87 \pm 0.93^c$	$5.33 \pm 1.32^c$	$4.76 \pm 1.27^c$
HPMC 0.5	$6.70 \pm 0.95^{ab}$	$6.82 \pm 0.94^{ab}$	$6.94 \pm 1.08^a$	$6.44 \pm 1.09^{ab}$
HPMC 1.0	$6.72 \pm 1.12^{ab}$	$6.97 \pm 1.02^a$	$6.72 \pm 0.97^{ab}$	$6.16 \pm 1.02^b$
HPMC 1.5	$6.58 \pm 1.01^b$	$6.52 \pm 1.09^b$	$6.46 \pm 1.07^{ab}$	$6.54 \pm 1.13^a$
CMC 0.5	$6.74 \pm 1.16^{ab}$	$6.80 \pm 0.97^{ab}$	$6.62 \pm 1.23^{ab}$	$6.40 \pm 1.03^{ab}$
CMC 1.0	$6.44 \pm 0.97^b$	$6.50 \pm 0.99^b$	$6.52 \pm 1.03^{ab}$	$6.22 \pm 1.02^{ab}$
CMC 1.5	$7.10 \pm 1.02^a$	$6.90 \pm 0.95^{ab}$	$6.78 \pm 1.15^{ab}$	$6.08 \pm 1.07^b$

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชั้้า

ค่าเฉลี่ยในส่วนที่เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

ตารางที่ 4.31 คะแนนจากการประเมินทางประสิทธิภาพด้านความชอบโดยรวมของขنمปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแช่เย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	6.02±1.36 <sup>b</sup>	6.54±1.02 <sup>c</sup>	5.05±1.11 <sup>c</sup>	4.29±1.25 <sup>c</sup>
HPMC 0.5	6.70±0.95 <sup>ab</sup>	6.70±1.05 <sup>a</sup>	6.42±1.05 <sup>ab</sup>	6.02±1.29 <sup>ab</sup>
HPMC 1.0	6.72±1.12 <sup>ab</sup>	6.48±0.97 <sup>ab</sup>	6.58±0.99 <sup>ab</sup>	5.74±1.41 <sup>bc</sup>
HPMC 1.5	6.58±1.01 <sup>b</sup>	6.68±0.96 <sup>a</sup>	6.38±1.01 <sup>ab</sup>	6.20±1.54 <sup>a</sup>
CMC 0.5	6.74±1.16 <sup>ab</sup>	6.44±0.95 <sup>ab</sup>	6.16±1.04 <sup>bc</sup>	5.74±1.17 <sup>bc</sup>
CMC 1.0	6.44±0.97 <sup>b</sup>	6.64±1.05 <sup>a</sup>	6.58±0.99 <sup>ab</sup>	5.82±1.35 <sup>bc</sup>
CMC 1.5	7.10±1.02 <sup>a</sup>	6.54±1.09 <sup>ab</sup>	6.70±1.05 <sup>a</sup>	5.92±0.97 <sup>ab</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสอดคล้องกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

จากการวิจัยนี้พบว่าการเติม HPMC หรือ CMC มีผลสำคัญต่อคุณภาพด้านความแข็งข่านดของเซลล์օากาส และความชอบโดยรวมของผู้บริโภคทั้งในขنمปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ และระหว่างการเก็บรักษา โดยการเติม HPMC หรือ CMC ทำให้ขنمปังมีความแข็งลดลง ขนาดของเซลล์օากาสเล็กลง และความชอบโดยรวมของผู้บริโภคสูงขึ้นเมื่อเปรียบเทียบกับขنمปังสูตรควบคุม โดยทั่วไปพบว่าการเติม HPMC หรือ CMC ในปริมาณเพียง 0.5% เพียงพอต่อการซ้ายชะลอการเกิดความไม่สดของขنمปังโดยพิจารณาจากการเปลี่ยนแปลงของความแข็งของเนื้อในขنمปังและการเกิดเป็นผลึกใหม่ของอมิโลเพกทิน อย่างไรก็ตามการเติม HPMC และ CMC ไม่ทำให้คุณภาพด้านปริมาณตราjective ของก้อนขنمปัง การเกะตัวกันของเนื้อขنمปัง ความยืดหยุ่น สีของเปลือกนอกและเนื้อในของขنمปัง ความสม่ำเสมอของรูปรูนในเนื้อขنمปัง และกลิ่นรสไม่สดเปลี่ยนแปลงมากนักเมื่อเปรียบเทียบกับขنمปังสูตรควบคุม โดยไอกโรคคลอสอยด์ทั้งสองชนิดมีผลต่อคุณภาพของขنمปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ และคุณภาพของขنمปังในระหว่างการเก็บรักษาที่คล้ายคลึงกัน

ในด้านคุณภูมิการเก็บรักษาพบว่าการเก็บรักษาขنمปังที่อุณหภูมิแช่เย็นทำให้ความไม่สดเกิดขึ้นอย่างรวดเร็วเมื่อเปรียบเทียบกับการเก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง โดยการเปลี่ยนแปลงที่สำคัญ ได้แก่ ความแข็งและการเกิดเป็นผลึกใหม่ของอมิโลเพกทินที่สูงขึ้น อย่างไรก็ตามการเก็บรักษาที่อุณหภูมิแช่เย็นสามารถชะลอการเกิดกลิ่นรสไม่สดในขنمปังได้

## บทที่ 5

### สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ

HPMC และ CMC ที่เติมในข้นมปังขาวซึ่งทำจากแป้งสาลีมีผลทั้งต่อคุณภาพของข้นมปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ และการเกิดความไม่สดในระหว่างการเก็บรักษา การเติม HPMC และ CMC ในปริมาณ 0.5, 1.0 และ 1.5% โดยน้ำหนักแป้งสาลีส่งผลให้ปริมาณน้ำที่เหมาะสมในการเตรียมโดยเพิ่มสูงขึ้น การเติม HPMC และ CMC ยังส่งผลให้ปริมาณความชื้นและปริมาณน้ำที่แข็งได้ในข้นมปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ สูงกว่าเมื่อเปรียบเทียบกับข้นมปังสูตรควบคุมซึ่งไม่เติมไฮโดรคออลอยด์ ทั้งนี้เนื่องจากความสามารถในการรักษาความชื้นและการกระจายความชื้นของไฮโดรคออลอยด์ ทั้งสองชนิด

การเติม HPMC และ CMC มีผลให้การเกิดเป็นผลึกใหม่ของออมิโลเพกทินในระหว่างการเก็บรักษาลดต่ำลงเมื่อเปรียบเทียบกับข้นมปังสูตรควบคุม และการเปลี่ยนแปลงนี้สอดคล้องกับปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ซึ่งมีค่าสูงกว่าข้นมปังสูตรควบคุม ข้นมปังที่เติม HPMC และ CMC มีความแข็งตัวกว่าข้นมปังสูตรควบคุมทั้งภายหลังจากการผลิตเสร็จใหม่ๆ และในระหว่างการเก็บรักษา นอกจากนี้ข้นมปังที่เติม HPMC และ CMC ยังมีความยืดหยุ่นสูงกว่าและมีขนาดเฉลี่ยของเซลล์อากาศที่เล็กกว่าข้นมปังสูตรควบคุมอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ ) อย่างไรก็ตามพบว่าข้นมปังที่เติม HPMC และ CMC มีคุณภาพด้านปริมาตรจำเพาะของก้อนข้นมปัง การเกาะตัวกันของเนื้อข้นมปัง สีของเปลือกนอก สีของเนื้อใน และความสม่ำเสมอของรูพรุน ใกล้เคียงกับข้นมปังสูตรควบคุม

การเก็บรักษาที่อุณหภูมิต่ำมีผลสำคัญต่อการเปลี่ยนแปลงของสตาร์ชและเนื้อสัมผัสของข้นมปัง พบร่วมกับข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็ย์เย็น ( $4^{\circ}\text{C}$ ) มีการเกิดเป็นผลึกใหม่ของออมิโลเพกทินเพิ่มสูงขึ้นซึ่งสอดคล้องกับการลดลงของปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้เมื่อเปรียบเทียบกับการเก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง ( $25^{\circ}\text{C}$ ) ข้นมปังสูตรควบคุมที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็ย์เย็นมีการเกิดเป็นผลึกใหม่ของออมิโลเพกทินสูงสุดตลอดระยะเวลาการเก็บรักษาเป็นระยะเวลา 7 วัน และข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็ย์เย็นมีความแข็งสูงกว่าตัวอย่างเดียวกันที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องเป็นระยะเวลาเท่ากัน อย่างไรก็ตามพบว่าการเก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็ย์เย็นส่งผลดีในด้านการชะลอการเกิดกลิ่นรสไม่สด จากการประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสด้านความชอบพบว่าการเติม HPMC และ CMC มีผลในเชิงบวกต่อคุณภาพความชอบด้านเนื้อสัมผัส สำหรับคะแนนด้านความชอบโดยรวมแม้ว่าข้นมปังสูตรควบคุมที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ ได้คะแนนต่ำกว่าข้นมปังที่เติม HPMC และ CMC แต่คะแนนที่ได้ไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p > 0.05$ ) อย่างไรก็ตามตั้งแต่

วันที่ 1 ถึงวันที่ 5 ของการเก็บรักษาทั้งที่อุณหภูมิห้องและอุณหภูมิแข็งเย็น ขนาดปั๊สูตรควบคุมได้  
คะแนนต่ำกว่าขนาดปั๊ที่เติม HPMC และ CMC อย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

### ข้อเสนอแนะ

งานวิจัยนี้แสดงให้เห็นว่า HPMC และ CMC สามารถช่วยลดการเกิดริ่วงเรเดชันของ  
สถาร์ข้าวสาลีได้ จึงมีความน่าสนใจที่จะศึกษาบทบาทของ HPMC และ CMC ในการช่วยลดการ  
เกิดริ่วงเรเดชันของสถาร์จากพืชชนิดอื่น หรือการใช้ HPMC และ CMC เพื่อช่วยลดการเกิดริ่วง  
เรเดชันในผลิตภัณฑ์อื่นที่มีเป็นองค์ประกอบหลัก



**ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

## รายการอ้างอิง

### ภาษาไทย

- กล้าณรงค์ ศรีรอด และ เกื้อกูล ปิยะจอมขวัญ. 2550. เทคโนโลยีของแป้ง. พิมพ์ครั้งที่ 4. กรุงเทพมหานคร: สำนักพิมพ์มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, 303 หน้า.
- คณะกรรมการอาหารและยา, สำนักงาน. 2547. ประกาศสำนักงานคณะกรรมการอาหารและยา เรื่องข้อกำหนดการใช้วัตถุเจือปนอาหาร ลงวันที่ 3 พฤษภาคม 2547.
- จิตธนา แจ่มเมฆ และ อรอนงค์ นัยวิกุล. 2542. เบเกอรีเทคโนโลยีเบื้องต้น. พิมพ์ครั้งที่ 5. กรุงเทพมหานคร: สำนักพิมพ์มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์, 224 หน้า.
- นิธยา รัตนานปนท. 2549. เคมีอาหาร. พิมพ์ครั้งที่ 2. กรุงเทพมหานคร: สำนักพิมพ์โอดีเยน, หน้า 189-228.
- ปริยาพร ชูนดี. 2546. ผลของการทดสอบแป้งสาลีบางส่วนด้วยแป้งมันสำปะหลังและแป้งมันสำปะหลังคืนตัวต่อกวามไม่สอดในขนมปัง. วิทยานิพนธ์ปริญญาบัณฑิต ภาควิชา เทคโนโลยีทางอาหาร คณะวิทยาศาสตร์ จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย.
- วรรณฯ ตุลยธัญ. 2549. เคมีอาหารของคาร์บอไฮเดรต. กรุงเทพมหานคร: สำนักพิมพ์แห่ง จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย, หน้า 137-141.
- อรอนงค์ นัยวิกุล. 2540. ข้าวสาลี: วิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี. พิมพ์ครั้งที่ 2. กรุงเทพมหานคร: กราฟฟิกแอนด์ปรินติ๊งเซ็นเตอร์, หน้า 133-169.

### ภาษาอังกฤษ

- AACC. 2000. Approved Methods of the AACC. 10<sup>th</sup> ed. Minnesota: American Association of Cereal Chemists.
- Adamson, J. C. 2009. Hue, value & chroma - the characteristics of color [Online]. Available from: <http://www.greatreality.com/color/ColorHVC.htm> [2009, August 7]
- Alais, C. and Linden, G. 1991. Food Biochemistry. New York: Ellis Horwood.
- Alam, F., Siddiqui, A., Luffi, Z. and Hasnain, A. 2009. Effect of different hydrocolloids on gelatinization behaviour of hard wheat flour. Trakia Journal of Sciences 7 (1): 1-6.
- Angioloni, A. and Collar, C. 2009. Gel dough and fibre enriched fresh breads: relationships between quality features and staling kinetics. Journal of Food Engineering 91 (4): 526-532.

- AOAC. 2000. Official Methods of Analysis, 17<sup>th</sup> ed. Washington, D. C.: The Association of Analytical Chemists.
- Armero, E. and Collar, C. 1998. Crumb firming kinetics of wheat breads with anti-staling additives. Journal of Cereal Science 28 (2): 165-174.
- Asghar, A., Anjum, F. M. and Hussain, S. 2005. Effect of carboxymethyl cellulose and gum arabic on the stability of frozen dough for bakery product. Turkish Journal of Biology 29 (4): 237-241.
- Baik, M. Y. and Chinachoti, P. 2000. Moisture redistribution and phase transitions during bread staling. Cereal Chemistry 77 (4): 484-488.
- Baik, M. Y. and Chinachoti, P. 2001. Effects of glycerol and moisture gradient on thermo-mechanical properties of white bread. Journal of Agricultural and Food Chemistry 49 (8): 4031-4038.
- Baillet, E., Downey, G. and Tuohy, M. 2003. Improvement of texture and volume in white bread rolls by incorporation of microbial hemicellulase preparations. In C. M. Courtin, W. S. Veraverbeke and J. A. Delcour (eds.), Recent Advances in Enzymes in Grain Processing: Proceedings of the 3<sup>rd</sup> European Symposium on Enzymes in Grain Processing, pp. 255-259. Leuven: Katholieke Universiteit Leuven.
- Bárcenas, M. E. and Rosell, C. M. 2005. Effect of HPMC addition on the microstructure, quality and aging of wheat bread. Food Hydrocolloids 19 (6): 1037-1043.
- Bárcenas, M. E. and Rosell, C. M. 2006. Different approaches for improving the quality and extending the shelf life of the partially baked bread: low temperatures and HPMC addition. Journal of Food Engineering 72 (1): 92-99.
- Bárcenas, M. E. and Rosell, C. M. 2007. Different approaches for increasing the shelf life of partially baked bread: low temperatures and hydrocolloid addition. Food Chemistry 100 (4): 1594-1601.
- Belitz, H. D. and Grosch, W. 1986. Food Chemistry. Berlin: Springer Verlag.
- Bell, D. A. 1990. Methylcellulose as a structure enhancer in bread baking. Cereal Foods World 35 (10): 1001-1006.
- BeMiller, J. N. and Whistler, R. L. 1996. Carbohydrates. In O. R. Fennema (ed.), Food Chemistry, 3<sup>rd</sup> edition, pp. 157-223. New York: Marcel Dekker.

- Bueso Ucles, F. J. 2003. Antistaling properties of amylases, wheat gluten and CMC on corn tortilla. Ph. D. Dissertation. Texas A&M University, College Station, TX.
- Campas-Baypoli, O. N., Rosas-Burgos, E. C., Torres-Chávez, P. I., Ramírez-Wong, B. and Serna-Saldívar, S. O. 2002. Physicochemical changes of starch in maize tortillas during storage at room and refrigeration temperatures. Starch/Stärke 54 (8): 358-363.
- Champenois, Y., Della Valle, G., Planchot, V., Buléon, A. and Colonna, P. 1999. Influence of  $\alpha$ -amylases on bread staling and on retrogradation of wheat starch models. Sciences des Aliments 19 (3-4): 471-486.
- Chen, P. L., Long, Z., Ruan, R. and Labuza, T. P. 1997. Nuclear magnetic resonance studies of water mobility in bread during storage. Lebensmittel-Wissenschaft und-Technologie 30 (2): 178-183.
- Civille, G. V. and Szczesniak, S. 1973. Guidelines to training a texture profile panel. Journal of Texture Studies 4 (2): 204-223.
- Collar, C., Andreu, P., Martínez, J. C. and Armero, E. 1999. Optimization of hydrocolloid addition to improve wheat bread dough functionality: a response surface methodology study. Food Hydrocolloids 13 (6): 467-475.
- Davidou, S., Le Meste, M., Debever, E. and Bekaert, D. 1996. A contribution to the study of staling of white bread: effect of water and hydrocolloid. Food Hydrocolloids 10 (4): 375-383.
- Del Nobile, M. A., Martoriello, T., Mocci, G. and La Notte, E. 2003. Modeling of starch retrogradation kinetic of durum wheat bread. Journal of Food Engineering 59 (2-3): 123-128.
- Dow Chemical Company. 2009. Typical chemical structures of METHOCEL™ products. [Online]. Available from: <http://www.dow.com/methocel/food/resource/chem.html> [2009, August 7]
- Dziezak, J. D. 1991. A focus on gums. Food Technology 45 (3): 115-132.
- Eliasson, A. C. and Gudmundsson, M. 2006. Starch: physicochemical and functional aspects. In A. C. Eliasson (ed.), Carbohydrates in Food, 2<sup>nd</sup> ed., pp. 391-470. Boca Raton: CRC Press.

- Every, D., Simmons, L., Sutton, K. H. and Ross, M. 1999. Studies on the mechanism of the ascorbic acid improver effect on bread using flour fractionation and reconstitution methods. *Journal of Cereal Science* 30 (2): 147–158.
- Friend, C. P., Waniska, R. D. and Rooney, L. W. 1993. Effects of hydrocolloids on processing and qualities of wheat tortillas. *Cereal Chemistry* 70 (3): 252-256.
- Gavilighi, H. A., Azizi, M. H., Barzegar, M. and Ameri, M. A. 2006. Effect of selected hydrocolloids on bread staling as evaluated by DSC and XRD. *Journal of Food Technology* 4 (3): 185-188.
- Ghiasi, K., Hosseyni, R. C., Zeleznak, K. and Rogers, D. E. 1984. Effect of waxy barley starch and reheating on firmness of bread crumb. *Cereal Chemistry* 61 (4): 281-285.
- Gray, J. A. and BeMiller, J. N. 2003. Bread staling: molecular basis and control. *Comprehensive Reviews in Food Science and Food Safety* 2 (1): 1-21.
- Guarda, A., Rosell, C. M., Benedito, C. and Galotto, M. J. 2004. Different hydrocolloids as bread improvers and antistaling agents. *Food Hydrocolloids* 18 (2): 241-247.
- Hallberg, L. M. and Chinachoti, P. 2002. A fresh perspective on staling: the significance of starch recrystallization on the firming of bread. *Journal of Food Science*. 67 (3): 1092-1096.
- Handprint Media. 2001. [Color wheels](http://www.handprint.com/HP/WCL/color13.html) [Online]. Available from: <http://www.handprint.com/HP/WCL/color13.html> [2009, September 25]
- Huma, N. 2004. [Fortification of whole wheat flour with iron for the production of unleavened flat bread \(Chapattis\)](#). Ph. D. Dissertation. University of Agriculture, Faisalabad, Pakistan.
- Jenkins, P. J. and Donald, A. M. 1995. The influence of amylase on starch granule structure. *International Journal of Biological Macromolecules* 17 (6): 315-321.
- Kaur, K. and Singh, N. 1999. Effect of acetic acid and CMC on rheological and baking properties of flour. *Journal of Food Quality* 22 (3): 317-327.
- Kent, N. L. 1983. [Technology of Cereals](#), 3<sup>rd</sup> ed. Oxford: Pergamon Press.
- Kiselov, Y. 2006. [Wheat starch granules](#) [Online]. Available from: [http://commons.wikimedia.org/wiki/File:Wheat\\_starch\\_granules.JPG](http://commons.wikimedia.org/wiki/File:Wheat_starch_granules.JPG) [2009, August 7]

- Knightly, W. H. 1996. Surfactants. In R. E. Hebeda and H. F. Zobel (eds.), Baked Goods Freshness, pp. 65-103. New York: Marcel Dekker.
- Krog, N., Olesen, S. K., Toernase, H. and Joensson, T. 1989. Retrogradation of the starch fraction in wheat bread. Cereal Foods World 34 (3): 281-283.
- Lai, H. M. and Lin, T. C. 2006. Bakery products: science and technology. In Y. H. Hui, H. Corke, De Leyn, I., Nip, W. K. and N. Cross (eds.), Bakery Products: Science and Technology, pp. 3-68. Ames: Blackwell Publishing.
- Lazaridou, A., Duta, D., Papageorgiou, M., Belc, N. and Biliaderis, C. G. 2007. Effects of hydrocolloids on dough rheology and bread quality parameters in gluten-free formulations. Journal of Food Engineering 79 (3): 1033-1047.
- Leighliter, G. and Trinklein, B. 2007. Evaluating plastics color: a combination of art and science [Online]. Available from: [http://www.ides.com/articles/design/evaluating\\_color.asp](http://www.ides.com/articles/design/evaluating_color.asp) [2009, September 29]
- Levine, H. and Slade, L. 1990. Influences of the glassy and rubbery states on the thermal, mechanical, and structural properties of doughs and baked products. In H. Faridi and J. M. Faubion (eds.), Dough Rheology and Baked Product Texture, pp. 157-330. New York: Van Nostrand Reinhold.
- Lodi, A. and Vodovotz, Y. 2008. Physical properties and water state changes during storage in soy bread with and without almond. Food Chemistry 110 (3): 554-561.
- Longton, J. and LeGrys, G. A. 1981. Differential scanning calorimetry studies on the crystallinity of ageing wheat starch gels. Starch/Stärke 33 (12): 410-414.
- Lorenz, K. and Maga, J. 1972. Staling of white bread: changes in carbonyl composition and GLC headspace profiles. Journal of Agricultural and Food Chemistry 20 (2): 211-213.
- Maforimbo, E., Skurray, G., Uthayakumaran, S. and Wrigley, C. 2008. Incorporation of soy proteins into the wheat-gluten matrix during dough mixing. Journal of Cereal Sciences 47 (2): 380-385.
- Manners, D. J. 1989. Carbohydrate polymers [Online]. Available from: <http://www.jic.ac.uk/STAFF/cliff-hedley/cluster.gif> [2009, September 28].

- Marsh, R. D. L. and Blanshard, J. M. V. 1988. The application of polymer crystal growth theory to the kinetics of formation of the  $\beta$ -amylose polymorph in a 50% wheat starch gel. *Carbohydrate Polymers* 9 (4): 301-317.
- Morgan, K. R., Hutt, L., Gerrard, J., Every, D., Ross, M. and Gilpin, M. 1997. Staling in starch breads: the effect of antistaling  $\alpha$ -amylase. *Starch/Stärke* 49 (2): 54-59.
- Munzing, K. and Brack, G. 1991. DSC-studies of flour confectionery. *Thermochimica Acta* 187 (1): 167-173.
- Nishita, K. D., Roberts, R. I., Bean, M. M. and Kenedy, B. M. 1976. Development of a yeast-leavened rice bread formula. *Cereal Chemistry* 53 (5): 626-635.
- OSU Food Resource. 2009. *Starch* [Online]. Available from: <http://food.oregonstate.edu/learn/starch.html> [2009, September 15]
- Pence, J. W. and Standridge, N. N. 1955. Effect of storage temperature and freezing on the firming of a commercial bread. *Cereal Chemistry* 32: 519-526.
- Pyler, E. J. 1973. *Baking Science and Technology*. Chicago: Siebel Publishing.
- Rasmussen, P. T. and Hansen, A. 2001. Staling of wheat bread stored in modified atmosphere. *Lebensmittel-Wissenschaft und-Technologie* 34 (7): 487-491.
- Ribotta, P. D. and Le Bail, A. 2007. Thermo-physical assessment of bread during staling. *Lebensmittel-Wissenschaft und-Technologie* 40 (5): 879-884.
- Rogers, D. E. and Hoseney, R. C. 1983. Breadmaking properties of DATEM. *Bakers Digest* 57 (5): 12-14.
- Roongthongsri, S. 2008. *Effects of soymilk residue (okara) or soy flour on staling and keeping quality of bread*. M. Sc. Thesis. Chulalongkorn University, Bangkok, Thailand.
- Rosell, C. M., Rojas, J. A. and Benedito de Barber, C. 2001. Influence of hydrocolloids on dough rheology and bread quality. *Food Hydrocolloids* 15 (1): 75-81.
- Rosell, C. M. and Foegeding, A. 2007. Interaction of hydroxypropylmethylcellulose with gluten proteins: small deformation properties during thermal treatment. *Food Hydrocolloids* 21 (7): 1092-1100.
- Rosenthal, A. J. 1999. Relation between instrumental and sensory measures of food texture. In A. J. Rosenthal (ed.), *Food Texture: Measurement and Perception*, pp. 1-17. Gaithersburg: Aspen Publishers.

- Roulet, P., MacInnes, W. M., Wursch, P., Sanchez, R. M. and Raemy, A. 1988. A comparative study of the retrogradation kinetics of gelatinized wheat starch in gel and powder form using X-rays, differential scanning calorimetry and dynamic mechanical analysis. *Food Hydrocolloids* 2 (5): 381-396.
- Russell, P. 1985. Shelf-life and staling. In J. Brown (ed.), *The Master Baker's Book of Breadmaking*, 2<sup>nd</sup> ed., pp. 431-440. Rickmansworth: Turret Wheatland.
- Schiraldi, A. and Fessas, D. 2001. Mechanism of staling: an overview. In P. Chinachoti and Y. Vodovotz (eds.), *Bread Staling*, pp. 1-17. New York: CRC Press.
- Selomulyo, V. O. and Zhou, W. 2007. Frozen bread dough: effects of freezing storage and dough improvers. *Journal of Cereal Science* 45 (1): 1-17.
- Setser, C. S. 1996. Sensory methods. In R. E. Hebeda and H. F. Zobel (eds.), *Baked Goods Freshness*, pp. 171-187. New York: Marcel Dekker.
- Shalini, K. G. and Laxmi, A. 2007. Influence of additives on rheological characteristics of whole-wheat dough and quality of chapatti (Indian unleavened flat bread). Part I-hydrocolloids. *Food Hydrocolloids* 21 (1): 110-117.
- Shaikh, I. M., Ghodke, S. K. and Anathanarayan, L. 2007. Staling of chapatti (Indian unleavened flat bread). *Food Chemistry* 101 (1): 113-119.
- Sharadanant, R. and Khan, K. 2003. Effect of hydrophilic gums on the quality of frozen dough: II bread characteristics. *Cereal Chemistry* 80 (6): 773-780.
- Sidhu, J. S., Al-Safer, J. and Al-Zenki, J. M. 1997. Comparison of methods for the assessment of the extent of staling in bread. *Food Chemistry* 58 (1-2): 161-167.
- Slade, L. and Levine, H. 1987. Recent advances in starch retrogradation. In S. S. Stivala, V. Crescenzi and I. C. M. Dea (eds.), *Industrial Polysaccharides: The Impact of Biotechnology and Advanced Methodologies*, pp. 387-430. New York: Gordon and Breach.
- Slade, L. and Levine, H. 1991. Beyond water activity: recent advances based on an alternative approach to assessment of food quality and safety. *Critical Reviews in Food Science and Nutrition* 30 (2-3): 115-360.
- Souppe, J. and Naeye, T. J. B. 1999. *Biscuit doughs and biscuit products and methods of producing same*. US Patent No. 5942262.

- Stable Micro Systems. 1996. Texture profile analysis [Online]. Available from: [http://bmeweb.niu.edu.tw/pcwu/BM/BM-III\(TPA\).ppt#368,1,Texture](http://bmeweb.niu.edu.tw/pcwu/BM/BM-III(TPA).ppt#368,1,Texture) Profile Analysis A closer look at this popular way of characterising the structure of foods [2009, September 15]
- Stephen, A. M. 1995. Food Polysaccharides and Their Application, pp.129-130. New York: Marcel Dekker.
- Tavakoliipour, H. and Kalbasi-Ashtari, A. 2006. Influence of gums on dough properties and flat bread quality of two Persian wheat varieties. Journal of Food Process Engineering 30 (1): 74-87.
- Tian, Y. Q., Li, Y., Jin, Z. Y., Xu, X. M., Wang, J. P., Jiao, A. Q., Yu, B. and Talba, T. 2009.  $\beta$ -Cyclodextrin ( $\beta$ -CD): a new approach in bread staling. Thermochimica Acta 489 (1-2): 22-26.
- USDA. 2008. USDA national nutrient database for standard reference [Online]. Available from: [http://www.nal.usda.gov/fnic/foodcomp/cgi-bin/list\\_nut\\_edit.pl](http://www.nal.usda.gov/fnic/foodcomp/cgi-bin/list_nut_edit.pl) [2009, August 7]
- Vittadini, E. and Vodovotz, Y. 2003. Changes in the physicochemical properties of wheat- and soy-containing breads during storage as studied by thermal analyses. Journal of Food Science 68 (6): 2022-2027.
- Vodovotz, Y., Hallberg, L. and Chinachoti, P. 1996. Effect of aging and drying on thermomechanical properties of white bread as characterized by dynamic mechanical analysis (DMA) and differential scanning calorimetry (DSC). Cereal Chemistry 73 (2): 264-270.
- Waliszewski, K. N., Pardio, V. and Carreon, E. 2002. Physicochemical and sensory properties of corn tortillas made from nixtamalized corn flour fortified with spent soymilk residue (okara). Journal of Food Science 67 (8): 3194-3197.
- Watson, K. S. and Boyle, P. J. 1996. The consumers perception. In R. E., Hebeda and H. F. Zobel (eds.), Baked Goods Freshness, pp. 257-266. New York: Marcel Dekker.
- Zhou, Y., Wang, D., Zhang, L., Du, X. and Zhou, X. 2008. Effect of polysaccharides on gelatinization and retrogradation of wheat starch. Food Hydrocolloids 22 (4): 505-512.

Zobel, H. F. and Kulp, K. 1996. The staling mechanism. In R. E. Hebeda and H. F. Zobel (eds.), Baked Goods Freshness, pp. 1-68. New York: Marcel Dekker.





ภาควิชานวัตกรรม

# ศูนย์วิทยทรัพยากร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย

## ภาคผนวก ก

### วิธีการวิเคราะห์

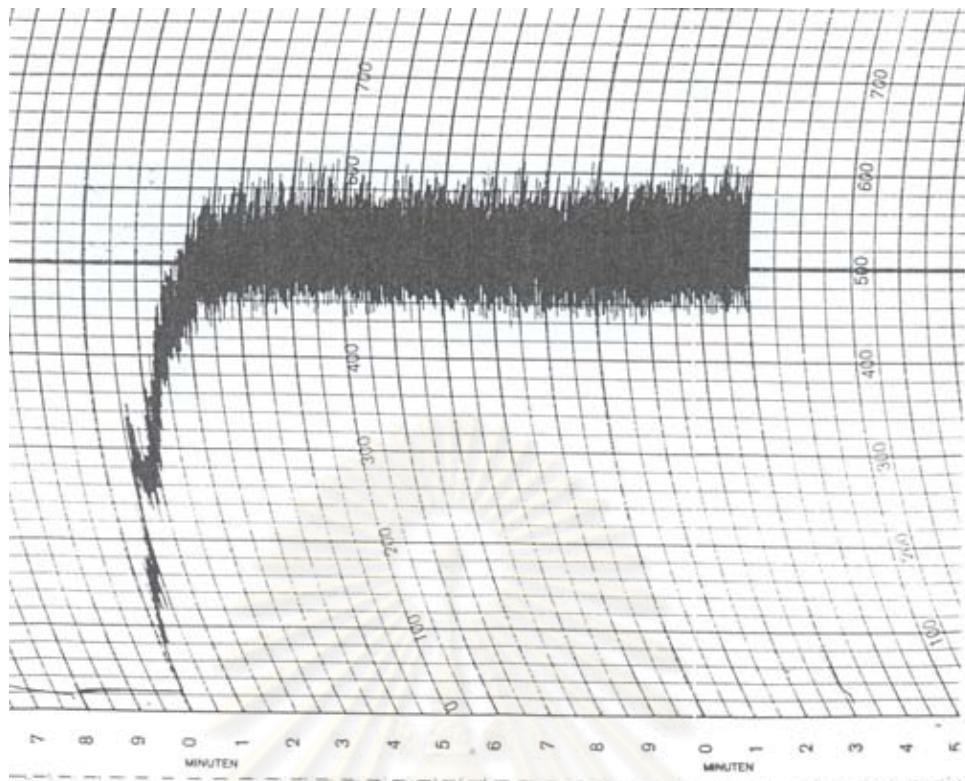
ก.1 การวิเคราะห์ปริมาณน้ำที่เหมาะสมในสูตรขนมปังด้วย farinograph ตามวิธี 54-21 (AACC, 2000)

#### อุปกรณ์

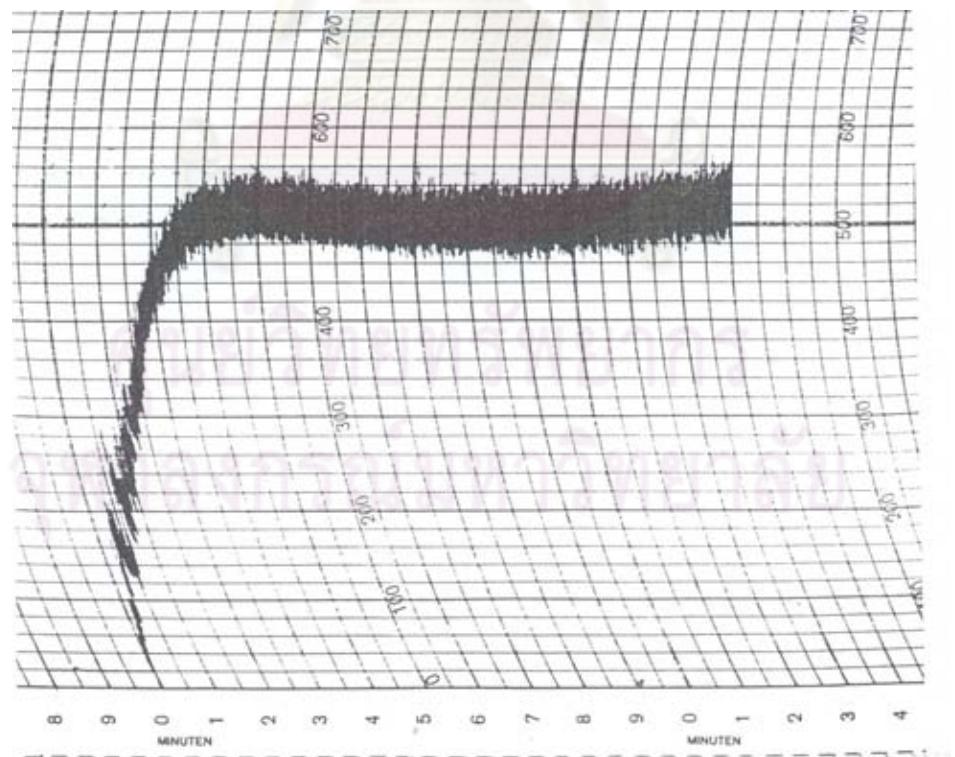
Farinograph (Brabender GmbH&Co.KG, Duisburg, Germany) with 300 g mixing bowl

#### วิธีวิเคราะห์

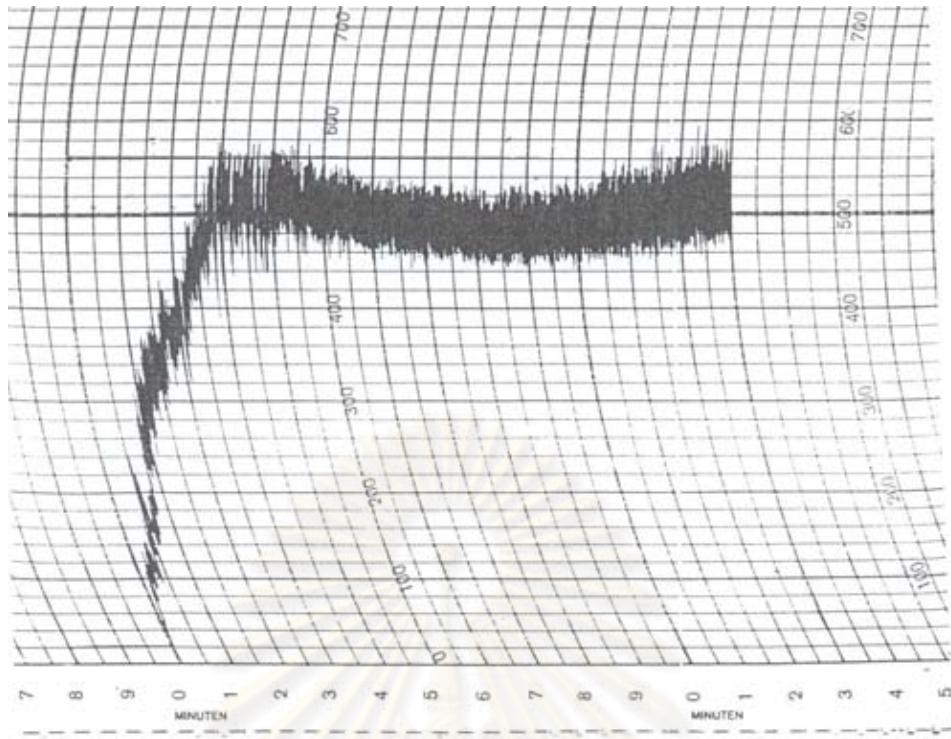
1. เปิดปั๊มน้ำ (circulating pump) และเทอวิโนมส์แทบท
2. เติมน้ำใส่ในบิวเร็ตให้ชีดสูงสุดอ่านได้ระดับศูนย์
3. ขึ้นแป้ง 300 g บรรจุลงในอ่างผสม
4. ตั้งเข็มบันทึกให้อยู่ที่ตำแหน่งเลข 9 บนกระดาษกราฟ
5. เปิดเครื่องให้ใบผสม (mixer blade) ทำงาน เมื่อเข็มบนกราฟเคลื่อนมาถึงตำแหน่งเลข 0 ไข่น้ำจากบิวเร็ตลงสู่อ่างผสม โดยเติมน้ำลงไปในปริมาณที่ใกล้เคียงกับความสามารถในการดูดซึมน้ำของแป้งตามที่คาดคะเนไว้ ใช้ scraper ปาดแป้งที่ติดอยู่ข้างข่างผสมลงไป
6. ปิดอ่างผสมด้วยฝาแก้ว (glass plate) เครื่องจะวัดแรงต้าน (resistance) ของโดที่มีต่อใบผสม และบันทึกอุปทานในรูปกราฟ (farinogram) (รูปที่ ก.1.1-ก.1.3)
7. ล้างเกตลักษณะของกราฟ
  - 7.1 หากตำแหน่งกึ่งกลางของความกว้างของกราฟ ณ จุดที่โดมีการพัฒนาเต็มที่ (maximum dough development) อยู่ที่เส้น 500 BU แสดงว่าปริมาณน้ำที่เติมลงไปเท่ากับความสามารถในการดูดซับน้ำ (water absorption) ที่แท้จริงของแป้ง
  - 7.2 หากตำแหน่งกึ่งกลางของความกว้างของกราฟอยู่สูงกว่าเส้น 500 BU แสดงว่าปริมาณน้ำที่เติมลงไปน้อยกว่าความสามารถในการดูดซับน้ำที่แท้จริงของแป้ง
  - 7.3 หากตำแหน่งกึ่งกลางของความกว้างของกราฟอยู่ต่ำกว่าเส้น 500 BU แสดงว่าปริมาณน้ำที่เติมลงไปมากกว่าความสามารถในการดูดซับน้ำที่แท้จริงของแป้ง
8. หากปริมาณน้ำที่เติมน้อยหรือมากเกินไป ต้องปรับปริมาณน้ำต่อไปจนกว่าจะได้ปริมาณน้ำที่ให้ค่าความคงตัวของโดเท่ากับ 500 BU การปรับปริมาณน้ำสามารถประมาณได้จากการกล่าวคือ การเปลี่ยนแปลงของเส้นกราฟ 20 BU จะเทียบเท่ากับการดูดซับน้ำประมาณ 0.5%
9. เมื่อได้ปริมาณน้ำที่ถูกต้องแล้ว ประเมินค่าการดูดซับน้ำของแป้ง



รูปที่ ก.1.1 farinogram ของโดสูตรควบคุม



รูปที่ ก.1.2 farinogram ของโดที่เติม HPMC 1.5%



รูปที่ ก.1.3 farinogram ของโดทีเดิม CMC 1.5%

## ก.2 การวิเคราะห์ปริมาณความซึ้น (AOAC, 2000)

### อุปกรณ์

Laboratory hot air oven, Model 600 (Memmert, Schwabach, Germany)

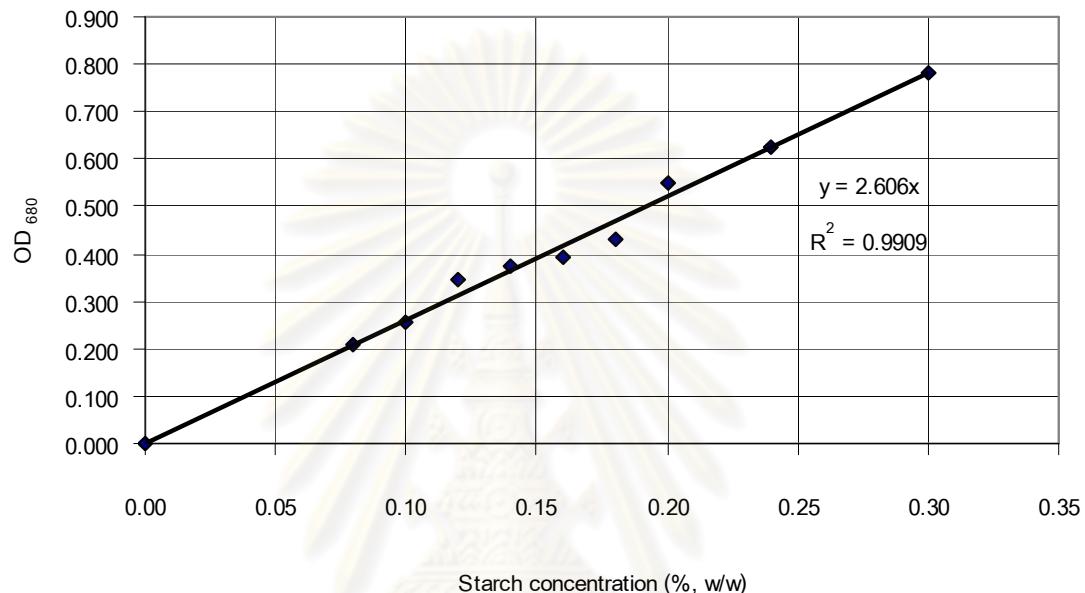
### วิธีการทดลอง

1. ขั้งน้ำหนักตัวอย่างประมาณ 5 g ให้ทราบน้ำหนักที่แน่นอน บรรจุลงในภาชนะอุดมเนียมที่อบแห้งและทราบน้ำหนักแล้ว
2. นำตัวอย่างเข้าอบแห้งที่อุณหภูมิ  $105 \pm 2$  °C จนน้ำหนักคงที่
3. นำตัวอย่างที่อบแห้งแล้วใส่ในโดดดความซึ้น ทิ้งไว้ให้เย็นลงจนถึงอุณหภูมิห้องแล้วชั่งน้ำหนัก
4. คำนวณปริมาณความซึ้นในรูปน้ำหนักแห้ง

## ภาคผนวก ข

### กราฟและแบบประเมินทางประสาทสัมผัส

ข.1 กราฟเที่ยบมาตรฐานสำหรับการวิเคราะห์ปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้



รูปที่ ข.1.1 กราฟเที่ยบมาตรฐานสำหรับการวิเคราะห์ปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้

**ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

## ข.2 แบบประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสเชิงพรม化

### แบบประเมินคุณภาพของขนมปังขาว

ตัวอย่าง..... วันที่.....

คำชี้แจง 1. กลั่นปากด้วยน้ำที่จัดเตรียมไว้ให้ก่อนชิมแต่ละตัวอย่าง

2. ประเมินคุณภาพทางประสาทสัมผัสในด้านต่างๆ ตามที่ระบุด้านล่าง ขีดเส้นขาว ( | ) ลงบนเส้นสเกล ณ ตำแหน่งที่แสดงระดับที่ท่านรู้สึก

1. สีเปลือกนอกของขนมปัง



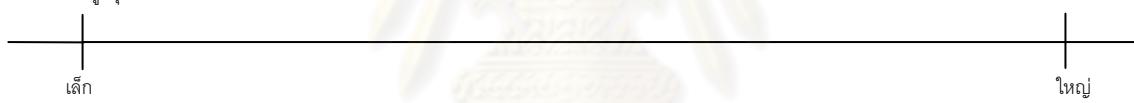
2. สีเนื้อในของขนมปัง



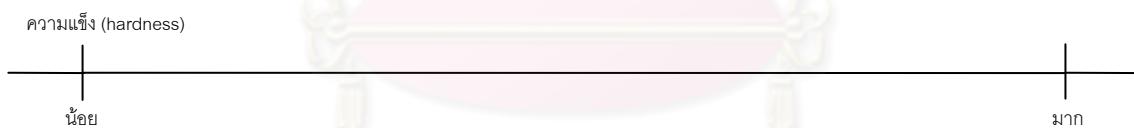
3. ความเป็นกรุบกรุน



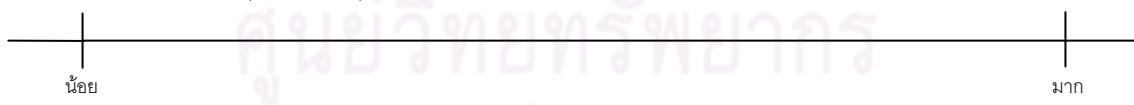
ขนาดของกรุบกรุน



4. เนื้อสัมผัส



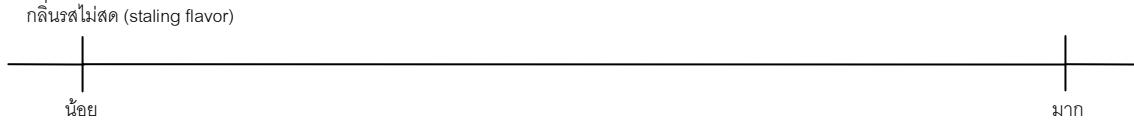
การเกาะตัวกันของเนื้อขนมปัง (cohesiveness)



ความยืดหยุ่น (springiness)



5. กลิ่นรส



หมายเหตุ.....

### ข.3 แบบประเมินคุณภาพทางประสาทด้านความชอบ

#### แบบประเมินคุณภาพของขนมปังขาว

ตัวอย่าง..... ชื่อ..... วันที่.....

คำชี้แจง ระบุระดับความชอบหรือไม่ชอบโดยใช้เครื่องหมาย ✓ หน้าข้อความที่ตรงกับระดับความชอบของท่าน

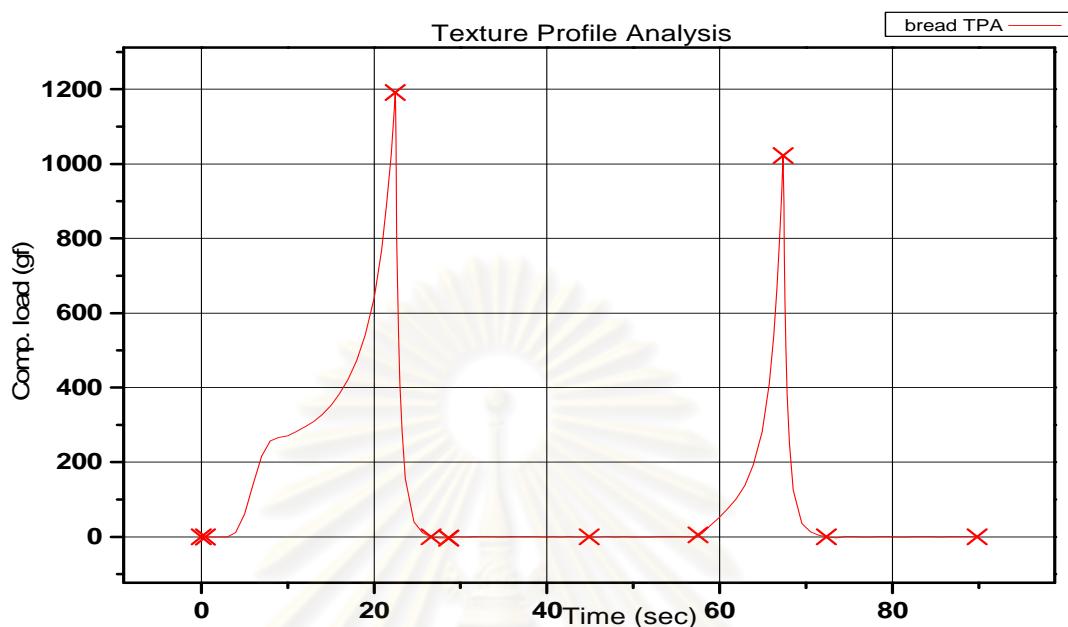
สีเปลือกนอกของขนมปัง	สีเนื้อในของขนมปัง	เนื้อสัมผัส
___ ชอบมากที่สุด	___ ชอบมากที่สุด	___ ชอบมากที่สุด
___ ชอบมาก	___ ชอบมาก	___ ชอบมาก
___ ชอบปานกลาง	___ ชอบปานกลาง	___ ชอบปานกลาง
___ ชอบเล็กน้อย	___ ชอบเล็กน้อย	___ ชอบเล็กน้อย
___ เนยๆ	___ เนยๆ	___ เนยๆ
___ ไม่ชอบเล็กน้อย	___ ไม่ชอบเล็กน้อย	___ ไม่ชอบเล็กน้อย
___ ไม่ชอบปานกลาง	___ ไม่ชอบปานกลาง	___ ไม่ชอบปานกลาง
___ ไม่ชอบมาก	___ ไม่ชอบมาก	___ ไม่ชอบมาก
___ ไม่ชอบมากที่สุด	___ ไม่ชอบมากที่สุด	___ ไม่ชอบมากที่สุด

กลิ่นรส	รสชาติ	ความชอบโดยรวม
___ ชอบมากที่สุด	___ ชอบมากที่สุด	___ ชอบมากที่สุด
___ ชอบมาก	___ ชอบมาก	___ ชอบมาก
___ ชอบปานกลาง	___ ชอบปานกลาง	___ ชอบปานกลาง
___ ชอบเล็กน้อย	___ ชอบเล็กน้อย	___ ชอบเล็กน้อย
___ เนยๆ	___ เนยๆ	___ เนยๆ
___ ไม่ชอบเล็กน้อย	___ ไม่ชอบเล็กน้อย	___ ไม่ชอบเล็กน้อย
___ ไม่ชอบปานกลาง	___ ไม่ชอบปานกลาง	___ ไม่ชอบปานกลาง
___ ไม่ชอบมาก	___ ไม่ชอบมาก	___ ไม่ชอบมาก
___ ไม่ชอบมากที่สุด	___ ไม่ชอบมากที่สุด	___ ไม่ชอบมากที่สุด

หมายเหตุ/ข้อเสนอแนะ .....

.....

#### ข.4 กราฟ TPA



รูปที่ ข.4.1 กราฟ TPA ของขนมปัง

## ภาคผนวก C

### ตารางข้อมูล

#### ค.1 ปริมาณความชื้น

ตารางที่ ค.1.1 ปริมาณความชื้น (%) โดยน้ำหนักแห้ง) ของเนื้อในของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	75.61± 2.35 <sup>c</sup>	74.19± 2.37 <sup>b</sup>	73.72± 2.38 <sup>c</sup>	71.10± 3.64 <sup>c</sup>
HPMC 0.5	76.44± 0.58 <sup>c</sup>	75.39± 0.32 <sup>b</sup>	74.15± 1.77 <sup>bcd</sup>	72.80± 1.08 <sup>bcd</sup>
HPMC 1.0	80.07± 1.37 <sup>a</sup>	79.22± 0.77 <sup>a</sup>	78.72± 0.53 <sup>a</sup>	76.22± 2.17 <sup>ab</sup>
HPMC 1.5	80.04± 0.38 <sup>a</sup>	79.67± 0.34 <sup>a</sup>	78.76± 0.60 <sup>a</sup>	78.53± 0.84 <sup>a</sup>
CMC 0.5	77.04± 1.21 <sup>bcd</sup>	75.40± 2.62 <sup>b</sup>	74.14± 2.94 <sup>bcd</sup>	73.08± 3.01 <sup>bcd</sup>
CMC 1.0	79.15± 2.07 <sup>ab</sup>	78.58± 1.79 <sup>a</sup>	77.39± 1.63 <sup>ab</sup>	76.22± 3.15 <sup>ab</sup>
CMC 1.5	80.39± 0.86 <sup>a</sup>	79.30± 1.88 <sup>a</sup>	78.47± 2.23 <sup>a</sup>	77.68± 3.25 <sup>ab</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์คีวยกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

ตารางที่ ค.1.2 ปริมาณความชื้น (%) โดยน้ำหนักแห้ง) ของเนื้อในของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	75.61± 2.35 <sup>c</sup>	71.82± 1.53 <sup>c</sup>	70.43± 2.72 <sup>c</sup>	67.17± 1.47 <sup>d</sup>
HPMC 0.5	76.44± 0.58 <sup>c</sup>	74.12± 0.71 <sup>bcd</sup>	71.55± 0.56 <sup>c</sup>	69.35± 0.93 <sup>bcd</sup>
HPMC 1.0	80.07± 1.37 <sup>a</sup>	75.86± 0.58 <sup>ab</sup>	74.63± 2.05 <sup>abc</sup>	71.85± 2.30 <sup>ab</sup>
HPMC 1.5	80.04± 0.38 <sup>a</sup>	78.85± 1.86 <sup>a</sup>	77.19± 1.71 <sup>a</sup>	73.54± 0.30 <sup>a</sup>
CMC 0.5	77.04± 1.21 <sup>bcd</sup>	73.73± 3.58 <sup>bcd</sup>	71.43± 1.55 <sup>c</sup>	68.09± 3.06 <sup>cde</sup>
CMC 1.0	79.15± 2.07 <sup>ab</sup>	75.76± 1.20 <sup>ab</sup>	71.74± 1.88 <sup>bcd</sup>	70.98± 1.49 <sup>abc</sup>
CMC 1.5	80.39± 0.86 <sup>a</sup>	78.63± 1.63 <sup>a</sup>	75.77± 3.64 <sup>ab</sup>	71.59± 1.54 <sup>ab</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์คีวยกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

#### ค.2 ปริมาณน้ำที่แข็งได้

ตารางที่ ค.2.1 ปริมาณน้ำที่แข็งได้ (%) โดยน้ำหนักแห้ง) ของเนื้อในของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 2	วันที่ 3	วันที่ 5	วันที่ 7
Control	32.35± 1.16 <sup>b</sup>	29.98± 0.18 <sup>b</sup>	27.27± 0.75 <sup>c</sup>	20.95± 0.68 <sup>d</sup>	19.25± 0.24 <sup>d</sup>	18.32± 0.56 <sup>c</sup>
HPMC 0.5	34.40± 0.71 <sup>b</sup>	32.63± 0.08 <sup>ab</sup>	28.63± 0.83 <sup>bcd</sup>	26.85± 0.24 <sup>bcd</sup>	26.89± 0.30 <sup>ab</sup>	25.63± 0.18 <sup>a</sup>
HPMC 1.0	35.85± 1.90 <sup>ab</sup>	32.85± 0.01 <sup>ab</sup>	31.55± 0.08 <sup>ab</sup>	28.55± 0.33 <sup>b</sup>	26.48± 0.28 <sup>ab</sup>	25.58± 0.95 <sup>a</sup>
HPMC 1.5	39.67± 2.43 <sup>a</sup>	36.76± 1.15 <sup>a</sup>	32.23± 0.78 <sup>a</sup>	31.06± 0.10 <sup>a</sup>	29.30± 1.82 <sup>a</sup>	27.03± 0.63 <sup>a</sup>
CMC 0.5	33.33± 0.84 <sup>b</sup>	30.37± 0.25 <sup>b</sup>	29.19± 1.69 <sup>abc</sup>	26.55± 0.78 <sup>c</sup>	23.50± 2.21 <sup>c</sup>	18.85± 3.46 <sup>c</sup>
CMC 1.0	32.63± 1.15 <sup>b</sup>	31.44± 0.44 <sup>ab</sup>	28.59± 0.41 <sup>bcd</sup>	26.95± 0.70 <sup>bcd</sup>	24.67± 0.36 <sup>bcd</sup>	19.95± 2.49 <sup>bcd</sup>
CMC 1.5	39.64± 2.57 <sup>a</sup>	34.35± 5.54 <sup>ab</sup>	31.96± 2.50 <sup>a</sup>	30.62± 1.33 <sup>a</sup>	28.43± 0.84 <sup>a</sup>	23.36± 0.08 <sup>ab</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์คีวยกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

ตารางที่ ค.2.2 ปริมาณน้ำที่แห้งเข็งได้ (%) โดยน้ำหนักแห้ง ของเนื้อในของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 2	วันที่ 3	วันที่ 5 <sup>ns</sup>	วันที่ 7
Control	32.35± 1.16 <sup>b</sup>	27.77± 0.42 <sup>d</sup>	24.50±1.02 <sup>c</sup>	20.54±2.34 <sup>c</sup>	19.09±0.38	17.48±1.69 <sup>d</sup>
HPMC 0.5	34.40±0.71 <sup>b</sup>	27.67± 0.25 <sup>d</sup>	26.65±0.62 <sup>bcd</sup>	26.74±0.08 <sup>ab</sup>	25.24±0.45	18.11±1.35 <sup>cd</sup>
HPMC 1.0	35.85±1.90 <sup>ab</sup>	32.25±0.71 <sup>ab</sup>	28.88±2.15 <sup>ab</sup>	27.52±0.58 <sup>ab</sup>	25.80±1.51	24.67±1.09 <sup>a</sup>
HPMC 1.5	39.67± 2.43 <sup>a</sup>	34.58± 1.53 <sup>a</sup>	31.25±1.04 <sup>a</sup>	28.82± 0.02 <sup>a</sup>	24.67±0.39	24.04±0.61 <sup>ab</sup>
CMC 0.5	33.33±0.84 <sup>b</sup>	29.12±1.16 <sup>cd</sup>	26.90±1.10 <sup>bc</sup>	25.39±0.08 <sup>b</sup>	21.84±4.03	17.87±1.91 <sup>cd</sup>
CMC 1.0	32.63±1.15 <sup>b</sup>	31.24±0.28 <sup>bc</sup>	28.09±1.79 <sup>ab</sup>	26.22±2.28 <sup>ab</sup>	22.58±6.29	19.55±1.88 <sup>cd</sup>
CMC 1.5	39.64± 2.57 <sup>a</sup>	33.29±2.02 <sup>ab</sup>	30.56±1.05 <sup>a</sup>	29.44±0.93 <sup>a</sup>	21.94±0.99	21.02±0.35 <sup>bc</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสходим์เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสходим์เดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

### ค.3 การเกิดเป็นผลึกใหม่ของอมิโลเพกทิน

ตารางที่ ค.3.1 เอนทอลปีที่ใช้ในการทดลองละลายผลึกอมิโลเพกทิน (J/g) ในขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 2	วันที่ 3	วันที่ 5	วันที่ 7
Control	0.06± 0.01 <sup>a</sup>	0.38± 0.02 <sup>a</sup>	0.49± 0.08 <sup>a</sup>	0.51± 0.08 <sup>a</sup>	0.61±0.06 <sup>a</sup>	0.68±0.02 <sup>a</sup>
HPMC 0.5	0.04±0.01 <sup>abc</sup>	0.20± 0.03 <sup>c</sup>	0.32±0.10 <sup>ab</sup>	0.39±0.02 <sup>bcd</sup>	0.40±0.02 <sup>cd</sup>	0.44±0.01 <sup>cd</sup>
HPMC 1.0	0.02± 0.01 <sup>c</sup>	0.14± 0.01 <sup>c</sup>	0.28± 0.10 <sup>b</sup>	0.30±0.01 <sup>d</sup>	0.36±0.05 <sup>d</sup>	0.41±0.11 <sup>d</sup>
HPMC 1.5	0.02± 0.01 <sup>c</sup>	0.19± 0.02 <sup>c</sup>	0.31± 0.10 <sup>b</sup>	0.34± 0.02 <sup>cd</sup>	0.36±0.02 <sup>d</sup>	0.41±0.02 <sup>d</sup>
CMC 0.5	0.05±0.01 <sup>ab</sup>	0.29± 0.01 <sup>b</sup>	0.39±0.03 <sup>ab</sup>	0.44±0.03 <sup>ab</sup>	0.55±0.04 <sup>ab</sup>	0.60±0.01 <sup>ab</sup>
CMC 1.0	0.03±0.01 <sup>bc</sup>	0.20± 0.03 <sup>c</sup>	0.30±0.01 <sup>b</sup>	0.42±0.01 <sup>abc</sup>	0.48±0.06 <sup>bc</sup>	0.56±0.04 <sup>bc</sup>
CMC 1.5	0.02± 0.01 <sup>c</sup>	0.17± 0.04 <sup>c</sup>	0.27± 0.04 <sup>b</sup>	0.37±0.01 <sup>bcd</sup>	0.41±0.01 <sup>cd</sup>	0.48±0.02 <sup>cd</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสходим์เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

ตารางที่ ค.3.2 เอนทอลปีที่ใช้ในการทดลองละลายผลึกอมิโลเพกทิน (J/g) ในขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 2	วันที่ 3	วันที่ 5	วันที่ 7
Control	0.06± 0.01 <sup>a</sup>	0.62± 0.04 <sup>a</sup>	0.70± 0.01 <sup>a</sup>	0.81± 0.04 <sup>a</sup>	0.90±0.04 <sup>a</sup>	1.44±0.05 <sup>a</sup>
HPMC 0.5	0.04±0.01 <sup>abc</sup>	0.27±0.03 <sup>cde</sup>	0.53±0.06 <sup>bc</sup>	0.63±0.03 <sup>bc</sup>	0.68±0.08 <sup>b</sup>	0.84±0.05 <sup>c</sup>
HPMC 1.0	0.02± 0.01 <sup>c</sup>	0.21± 0.06 <sup>e</sup>	0.47± 0.05 <sup>bc</sup>	0.61±0.03 <sup>bc</sup>	0.65±0.05 <sup>b</sup>	0.74±0.02 <sup>d</sup>
HPMC 1.5	0.02± 0.01 <sup>c</sup>	0.26± 0.04 <sup>de</sup>	0.44± 0.04 <sup>c</sup>	0.56± 0.04 <sup>bc</sup>	0.67±0.04 <sup>b</sup>	0.77±0.02 <sup>cd</sup>
CMC 0.5	0.05±0.01 <sup>ab</sup>	0.40± 0.02 <sup>b</sup>	0.56±0.05 <sup>b</sup>	0.66±0.04 <sup>b</sup>	0.81±0.04 <sup>a</sup>	1.34±0.04 <sup>b</sup>
CMC 1.0	0.03±0.01 <sup>bc</sup>	0.36± 0.03 <sup>bc</sup>	0.50±0.04 <sup>bc</sup>	0.54±0.06 <sup>c</sup>	0.69±0.02 <sup>b</sup>	0.76±0.04 <sup>cd</sup>
CMC 1.5	0.02± 0.01 <sup>c</sup>	0.32±0.04 <sup>bcd</sup>	0.48± 0.05 <sup>bc</sup>	0.53±0.06 <sup>c</sup>	0.58±0.05 <sup>b</sup>	0.64±0.01 <sup>e</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสходим์เดียวกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

#### ค.4 ปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้

ตารางที่ ค.4.1 ปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ (%) โดยน้ำหนัก ของเนื้อในของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 2	วันที่ 3	วันที่ 5 <sup>ns</sup>	วันที่ 7
Control	0.28±0.01 <sup>a</sup>	0.15±0.01 <sup>c</sup>	0.15±0.01 <sup>b</sup>	0.09±0.01 <sup>b</sup>	0.07±0.01	0.04±0.02 <sup>b</sup>
HPMC 0.5	0.17±0.02 <sup>c</sup>	0.15±0.03 <sup>c</sup>	0.15±0.01 <sup>b</sup>	0.09±0.01 <sup>b</sup>	0.10±0.05	0.06±0.01 <sup>a</sup>
HPMC 1.0	0.19±0.04 <sup>bc</sup>	0.17±0.01 <sup>c</sup>	0.15±0.08 <sup>b</sup>	0.15±0.02 <sup>ab</sup>	0.11±0.03	0.08±0.01 <sup>a</sup>
HPMC 1.5	0.18±0.01 <sup>c</sup>	0.18±0.03 <sup>c</sup>	0.13±0.01 <sup>b</sup>	0.10±0.01 <sup>b</sup>	0.10±0.02	0.07±0.01 <sup>a</sup>
CMC 0.5	0.26±0.09 <sup>ab</sup>	0.23±0.01 <sup>b</sup>	0.16±0.01 <sup>b</sup>	0.14±0.01 <sup>ab</sup>	0.10±0.01	0.07±0.01 <sup>a</sup>
CMC 1.0	0.25±0.01 <sup>ab</sup>	0.24±0.01 <sup>b</sup>	0.23±0.01 <sup>a</sup>	0.16±0.01 <sup>a</sup>	0.11±0.02	0.07±0.01 <sup>a</sup>
CMC 1.5	0.30±0.02 <sup>a</sup>	0.28±0.01 <sup>a</sup>	0.28±0.01 <sup>a</sup>	0.16±0.07 <sup>a</sup>	0.10±0.02	0.08±0.01 <sup>a</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสตดมกได้iyกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสตดมกได้iyกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

ตารางที่ ค.4.2 ปริมาณสตาร์ชที่ละลายน้ำได้ (%) โดยน้ำหนัก ของเนื้อในของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 2	วันที่ 3	วันที่ 5 <sup>ns</sup>	วันที่ 7 <sup>ns</sup>
Control	0.28±0.01 <sup>a</sup>	0.12±0.02 <sup>ab</sup>	0.11±0.01 <sup>ab</sup>	0.07±0.04 <sup>c</sup>	0.07±0.01	0.04±0.01
HPMC 0.5	0.17±0.02 <sup>c</sup>	0.13±0.02 <sup>ab</sup>	0.12±0.01 <sup>ab</sup>	0.09±0.01 <sup>bc</sup>	0.08±0.01	0.04±0.02
HPMC 1.0	0.19±0.04 <sup>bc</sup>	0.13±0.03 <sup>ab</sup>	0.11±0.03 <sup>ab</sup>	0.12±0.03 <sup>ab</sup>	0.07±0.32	0.06±0.01
HPMC 1.5	0.18±0.01 <sup>c</sup>	0.11±0.05 <sup>b</sup>	0.09±0.01 <sup>b</sup>	0.08±0.01 <sup>bc</sup>	0.09±0.01	0.06±0.03
CMC 0.5	0.26±0.09 <sup>ab</sup>	0.16±0.02 <sup>ab</sup>	0.12±0.04 <sup>ab</sup>	0.11±0.02 <sup>abc</sup>	0.07±0.04	0.05±0.03
CMC 1.0	0.25±0.01 <sup>ab</sup>	0.16±0.01 <sup>ab</sup>	0.14±0.02 <sup>a</sup>	0.13±0.01 <sup>a</sup>	0.09±0.02	0.04±0.01
CMC 1.5	0.30±0.02 <sup>a</sup>	0.16±0.01 <sup>a</sup>	0.13±0.02 <sup>ab</sup>	0.09±0.02 <sup>bc</sup>	0.07±0.02	0.05±0.02

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสตดมกได้iyกันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสตดมกได้iyกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

#### ค.5 ปริมาตรจำเพาะของก้อนขันมปัง

ตารางที่ ค.5.1 ปริมาตรจำเพาะของก้อนขันมปังที่ผลิตเสร็จใหม่ๆ

ตัวอย่าง	ปริมาตรจำเพาะของก้อนขันมปัง ( $\text{cm}^3/\text{g}$ )
Control	3.59±0.19 <sup>b</sup>
HPMC 0.5	3.49±0.36 <sup>b</sup>
HPMC 1.0	3.57±0.21 <sup>b</sup>
HPMC 1.5	3.65±0.14 <sup>b</sup>
CMC 0.5	3.91±0.34 <sup>ab</sup>
CMC 1.0	4.37±0.35 <sup>a</sup>
CMC 1.5	4.02±0.33 <sup>ab</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

### ค.6 สมบัติด้านเนื้อสัมผัส

ตารางที่ ค.6.1 ความแข็ง (g force) ของเนื้อในของขnmปัง ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	1729.78± 15.71 <sup>a</sup>	1923.05± 120.69 <sup>a</sup>	2111.81± 95.24 <sup>a</sup>	2462.86± 136.70 <sup>a</sup>
HPMC 0.5	1159.93± 243.85 <sup>bcd</sup>	1360.65± 114.40 <sup>b</sup>	2075.74± 232.12 <sup>a</sup>	2080.49± 29.37 <sup>b</sup>
HPMC 1.0	973.25± 21.42 <sup>d</sup>	1366.01± 53.95 <sup>b</sup>	1536.78± 16.38 <sup>b</sup>	1651.13± 96.08 <sup>c</sup>
HPMC 1.5	1229.04± 56.71 <sup>b</sup>	1334.14± 58.26 <sup>b</sup>	1506.27± 173.90 <sup>b</sup>	1806.58± 105.27 <sup>c</sup>
CMC 0.5	1031.16± 27.21 <sup>cd</sup>	1180.04± 17.25 <sup>c</sup>	1260.52± 33.29 <sup>c</sup>	1459.41± 89.37 <sup>d</sup>
CMC 1.0	962.20± 7.09 <sup>d</sup>	1067.05± 69.93 <sup>c</sup>	1156.30± 5.07 <sup>c</sup>	1347.71± 31.55 <sup>d</sup>
CMC 1.5	635.22± 43.73 <sup>e</sup>	809.73± 98.97 <sup>d</sup>	1085.23± 50.85 <sup>c</sup>	1302.28± 89.59 <sup>d</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชี้า

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์ตีวันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

ตารางที่ ค.6.2 ความแข็ง (g force) ของเนื้อในของขnmปัง ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแช่เย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	1729.78± 15.71 <sup>a</sup>	2426.32± 35.89 <sup>a</sup>	3184.32± 37.58 <sup>a</sup>	3707.77± 67.33 <sup>a</sup>
HPMC 0.5	1159.93± 243.85 <sup>bcd</sup>	2311.61± 57.31 <sup>a</sup>	2441.65± 124.85 <sup>b</sup>	3113.16± 55.15 <sup>b</sup>
HPMC 1.0	973.25± 21.42 <sup>d</sup>	1342.63± 104.16 <sup>cd</sup>	1615.91± 119.56 <sup>d</sup>	1754.51± 164.46 <sup>d</sup>
HPMC 1.5	1229.04± 56.71 <sup>b</sup>	1502.40± 116.98 <sup>b</sup>	2136.79± 200.09 <sup>c</sup>	2170.54± 195.04 <sup>c</sup>
CMC 0.5	1031.16± 27.21 <sup>cd</sup>	1370.84± 70.54 <sup>bc</sup>	1575.78± 14.39 <sup>d</sup>	1863.75± 44.26 <sup>d</sup>
CMC 1.0	962.20± 7.09 <sup>d</sup>	1216.09± 65.14 <sup>de</sup>	1290.70± 69.35 <sup>e</sup>	1484.24± 4.72 <sup>e</sup>
CMC 1.5	635.22± 43.73 <sup>e</sup>	1089.37± 81.93 <sup>e</sup>	1161.94± 91.52 <sup>e</sup>	1425.87± 16.08 <sup>e</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชี้า

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์ตีวันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

ตารางที่ ค.6.3 การเกาะตัวกันของเนื้อในของขnmปัง ที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	0.46± 0.02 <sup>b</sup>	0.40± 0.01 <sup>e</sup>	0.41± 0.02 <sup>b</sup>	0.39± 0.01 <sup>bcd</sup>
HPMC 0.5	0.49± 0.04 <sup>ab</sup>	0.42± 0.03 <sup>de</sup>	0.45± 0.02 <sup>b</sup>	0.38± 0.01 <sup>c</sup>
HPMC 1.0	0.50± 0.02 <sup>ab</sup>	0.53± 0.05 <sup>a</sup>	0.43± 0.01 <sup>b</sup>	0.39± 0.01 <sup>abc</sup>
HPMC 1.5	0.54± 0.03 <sup>a</sup>	0.51± 0.01 <sup>ab</sup>	0.44± 0.01 <sup>b</sup>	0.41 ±0.02 <sup>ab</sup>
CMC 0.5	0.52± 0.04 <sup>ab</sup>	0.47± 0.03 <sup>bc</sup>	0.42± 0.04 <sup>b</sup>	0.39± 0.02 <sup>abc</sup>
CMC 1.0	0.50± 0.05 <sup>ab</sup>	0.48± 0.02 <sup>abc</sup>	0.42± 0.03 <sup>b</sup>	0.40± 0.01 <sup>abc</sup>
CMC 1.5	0.55± 0.03 <sup>a</sup>	0.46± 0.03 <sup>cd</sup>	0.49± 0.02 <sup>a</sup>	0.41± 0.01 <sup>a</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชี้า

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์ตีวันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

ตารางที่ ค.6.4 การเก็บตัวกันของเนื้อในของข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	0.46± 0.02 <sup>b</sup>	0.33± 0.01 <sup>c</sup>	0.27± 0.03 <sup>b</sup>	0.29± 0.03 <sup>bcd</sup>
HPMC 0.5	0.49± 0.04 <sup>ab</sup>	0.34± 0.03 <sup>c</sup>	0.27± 0.01 <sup>b</sup>	0.28± 0.02 <sup>cd</sup>
HPMC 1.0	0.50± 0.02 <sup>ab</sup>	0.36± 0.03 <sup>bc</sup>	0.31± 0.05 <sup>ab</sup>	0.30± 0.01 <sup>abcd</sup>
HPMC 1.5	0.54± 0.03 <sup>a</sup>	0.39± 0.03 <sup>ab</sup>	0.31± 0.01 <sup>ab</sup>	0.32 ±0.02 <sup>ab</sup>
CMC 0.5	0.52± 0.04 <sup>ab</sup>	0.40± 0.03 <sup>a</sup>	0.32± 0.02 <sup>a</sup>	0.27± 0.02 <sup>d</sup>
CMC 1.0	0.50± 0.05 <sup>ab</sup>	0.33± 0.02 <sup>c</sup>	0.31± 0.01 <sup>ab</sup>	0.33± 0.01 <sup>a</sup>
CMC 1.5	0.55± 0.03 <sup>a</sup>	0.36± 0.02 <sup>bc</sup>	0.33± 0.02 <sup>a</sup>	0.31± 0.02 <sup>abc</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์เก็ตที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

ตารางที่ ค.6.5 ความยึดหยุ่นของเนื้อในของข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	0.46± 0.04 <sup>d</sup>	0.44± 0.01 <sup>b</sup>	0.45± 0.06 <sup>abc</sup>	0.39± 0.04 <sup>c</sup>
HPMC 0.5	0.51± 0.01 <sup>c</sup>	0.42± 0.03 <sup>b</sup>	0.43± 0.02 <sup>bc</sup>	0.38± 0.01 <sup>c</sup>
HPMC 1.0	0.52± 0.02 <sup>bc</sup>	0.48± 0.02 <sup>b</sup>	0.39± 0.06 <sup>c</sup>	0.47± 0.02 <sup>a</sup>
HPMC 1.5	0.54± 0.03 <sup>bc</sup>	0.47± 0.03 <sup>b</sup>	0.52± 0.03 <sup>a</sup>	0.46± 0.05 <sup>ab</sup>
CMC 0.5	0.50± 0.04 <sup>cd</sup>	0.44± 0.03 <sup>b</sup>	0.48± 0.05 <sup>ab</sup>	0.40± 0.04 <sup>bc</sup>
CMC 1.0	0.56± 0.03 <sup>b</sup>	0.56± 0.04 <sup>a</sup>	0.45± 0.04 <sup>abc</sup>	0.48± 0.03 <sup>a</sup>
CMC 1.5	0.67± 0.01 <sup>a</sup>	0.58± 0.04 <sup>a</sup>	0.48± 0.02 <sup>ab</sup>	0.44 ±0.02 <sup>abc</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์เก็ตที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

ตารางที่ ค.6.6 ความยึดหยุ่นของเนื้อในของข้นมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	0.46± 0.04 <sup>d</sup>	0.40± 0.02 <sup>ab</sup>	0.36± 0.01 <sup>ab</sup>	0.44± 0.04 <sup>a</sup>
HPMC 0.5	0.51± 0.01 <sup>c</sup>	0.40± 0.02 <sup>ab</sup>	0.33± 0.05 <sup>bc</sup>	0.41± 0.04 <sup>ab</sup>
HPMC 1.0	0.52± 0.02 <sup>bc</sup>	0.36± 0.04 <sup>b</sup>	0.40± 0.04 <sup>a</sup>	0.36± 0.01 <sup>bc</sup>
HPMC 1.5	0.54± 0.03 <sup>bc</sup>	0.39± 0.03 <sup>ab</sup>	0.29± 0.02 <sup>c</sup>	0.36± 0.04 <sup>bc</sup>
CMC 0.5	0.50± 0.04 <sup>cd</sup>	0.37± 0.05 <sup>b</sup>	0.34± 0.03 <sup>bc</sup>	0.36± 0.03 <sup>c</sup>
CMC 1.0	0.56± 0.03 <sup>b</sup>	0.38± 0.07 <sup>ab</sup>	0.37± 0.02 <sup>ab</sup>	0.43± 0.01 <sup>a</sup>
CMC 1.5	0.67± 0.01 <sup>a</sup>	0.46± 0.08 <sup>a</sup>	0.33± 0.03 <sup>bc</sup>	0.34 ±0.02 <sup>c</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์เก็ตที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p \leq 0.05$ )

### ค.7 ขนาดเฉลี่ยของเซลล์อากาศ

ตารางที่ ค.7.1 ขนาดเฉลี่ยของเซลล์อากาศแสดงในรูปความยาวเส้นรอบของเซลล์อากาศ (mm) ของเนื้อในของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5 <sup>ns</sup>
Control	8.36±0.18 <sup>a</sup>	6.17±0.09 <sup>a</sup>	5.69±0.24 <sup>a</sup>	3.59±0.33
HPMC 0.5	6.48±0.21 <sup>c</sup>	5.60±0.35 <sup>b</sup>	4.23±0.13 <sup>b</sup>	3.36±0.52
HPMC 1.0	6.64±0.06 <sup>c</sup>	5.64±0.06 <sup>b</sup>	4.26±0.26 <sup>b</sup>	3.33±0.30
HPMC 1.5	7.47±0.17 <sup>b</sup>	5.45±0.11 <sup>b</sup>	4.28±0.24 <sup>b</sup>	3.64±0.22
CMC 0.5	7.15±0.05 <sup>b</sup>	5.37±0.34 <sup>b</sup>	4.27±0.15 <sup>b</sup>	3.10±0.25
CMC 1.0	6.49±0.34 <sup>c</sup>	5.71±0.22 <sup>b</sup>	4.54±0.33 <sup>b</sup>	3.10±0.07
CMC 1.5	6.49±0.36 <sup>c</sup>	5.37±0.32 <sup>b</sup>	4.21±0.18 <sup>b</sup>	3.37±0.31

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์กได้iy กันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

<sup>ns</sup> ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์กเดียวกันไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p>0.05$ )

ตารางที่ ค.7.2 ขนาดเฉลี่ยของเซลล์อากาศแสดงในรูปความยาวเส้นรอบของเซลล์อากาศ (mm) ของเนื้อในของขันมปังที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิแข็งเย็น

ตัวอย่าง	วันที่ 0	วันที่ 1	วันที่ 3	วันที่ 5
Control	8.36±0.18 <sup>a</sup>	5.37±0.28 <sup>a</sup>	3.57±0.13 <sup>ab</sup>	3.50±0.30 <sup>a</sup>
HPMC 0.5	6.48±0.21 <sup>c</sup>	4.37±0.26 <sup>b</sup>	3.88±0.11 <sup>a</sup>	2.71±0.22 <sup>bcd</sup>
HPMC 1.0	6.64±0.06 <sup>c</sup>	4.38±0.12 <sup>b</sup>	3.31±0.23 <sup>b</sup>	2.37±0.37 <sup>cd</sup>
HPMC 1.5	7.47±0.17 <sup>b</sup>	4.39±0.37 <sup>b</sup>	3.43±0.49 <sup>ab</sup>	2.44±0.10 <sup>cd</sup>
CMC 0.5	7.15±0.05 <sup>b</sup>	3.38±0.37 <sup>c</sup>	2.45±0.17 <sup>c</sup>	2.28±0.14 <sup>d</sup>
CMC 1.0	6.49±0.34 <sup>c</sup>	4.56±0.23 <sup>b</sup>	3.36±0.41 <sup>b</sup>	2.81±0.12 <sup>bc</sup>
CMC 1.5	6.49±0.36 <sup>c</sup>	4.59±0.34 <sup>b</sup>	3.82±0.15 <sup>a</sup>	2.95±0.36 <sup>b</sup>

ค่าที่แสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ส่วนเบี่ยงเบนมาตรฐานของการทดลอง 3 ชุด

ค่าเฉลี่ยในสัดมาร์กได้iy กันที่มีอักษรกำกับต่างกันมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ( $p\leq 0.05$ )

**ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย**

## ประวัติผู้เขียนวิทยานิพนธ์

นางสาวเพื่องนภา ขันทะ เกิดเมื่อวันที่ 18 กรกฎาคม พ.ศ. 2527 ที่จังหวัดขอนแก่น สำเร็จการศึกษาระดับวิทยาศาสตรบัณฑิต สาขาวิชาเคมี จากมหาวิทยาลัยศรีนครินทรวิโรฒ เมื่อปีการศึกษา 2549 จากนั้นเข้าศึกษาต่อในหลักสูตรวิทยาศาสตรมหาบัณฑิต สาขาวิชาเทคโนโลยีทางอาหาร จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย เมื่อปีการศึกษา 2550

รายการสิ่งพิมพ์และเผยแพร่

เพื่องนภา ขันทะ, เกียรติศักดิ์ ดวงมาลย์ และ ณัจันทร์ มหาวนิช. 2552. คุณภาพการเก็บรักษาของขันมปังขาวที่เติมอนุพันธ์เซลลูโลส. ใน การประชุมเสนอผลงานวิจัยระดับบัณฑิตศึกษาแห่งชาติ ครั้งที่ 14 (ภาคบรรยาย). วันที่ 10-11 กันยายน 2552 ณ มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าพระนครเหนือ กรุงเทพมหานคร.

ศูนย์วิทยทรัพยากร  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย