

บทที่ 2

เอกสารและงานวิจัยที่เกี่ยวข้อง

2.1 วิัฒนาการและการกระจายพันธุ์ของข้าว

2.1.1 ต้นกำเนิดของพันธุ์ข้าว

วิัฒนาการและการแพร่กระจายของข้าว นักวิชาการสันนิษฐานว่าบรรพบุรุษของข้าวนี้ต้นกำเนิดมาจากการที่เดิยวกันคือ ข้าวป่า จากนั้นมุยย์ในสมัยโบราณได้นำข้าวป่าไปปลูก ต่อมาจึงเปลี่ยนแปลงจากข้าวป่าไปเป็นข้าวปลูก ปัจจุบันข้าวป่ามีอยู่ 21 ชนิด (Species) และข้าวปลูก 2 ชนิด คือข้าวເອເຊີຍ (*Oryza sativa*) และข้าวແອຟຣິກາ (*Oryza glaberrima*) มีการผสมข้ามพันธุ์กันระหว่างข้าวปลูกและข้าวป่า ทำให้เกิดความหลากหลายทางพันธุกรรมของข้าว โดยมีพันธุ์ข้าวทั่วโลกประมาณ 120,000 พันธุ์ โดยมีชื่อเรียกและลักษณะของพันธุ์ต่างกัน (จำรัส, 2534; สงกรานต์, 2544) สำหรับพันธุ์ข้าวที่พบในເອເຊີຍ คงเกิดจากมุยย์โบราณชาวເອເຊີຍได้นำข้าวป่ามาปลูกในบริเวณที่อยู่อาศัยจนกลายเป็นข้าวปลูก (*Oryza sativa*) สามารถจำแนกໄດ້ 3 ชนิดย่อย (Sub species) คือ

ข้าวຈาปอนิกา (Japonica rice) ข้าวกลุ่มนี้ปลูกทั่วไปແນບประเทศไทยก็ร้อน เขตอบอุ่น และเขตที่มีอากาศเย็น เช่น ญี่ปุ่น เกาหลี และจีนตอนเหนือ เป็นข้าวที่มีลักษณะเม็ดสั้น (น้อยกว่า 5.50 มิลลิเมตร) และมีปริมาณอะไนโอลสต์ต่ำ

ข้าวอินดิกา (Indica rice) มีปลูกทั่วไปบริเวณประเทศไทยและเวียดนาม เช่น ไทย อินเดีย และฟิลิปปินส์ เป็นข้าวที่มีลักษณะเม็ดยาว (6.61-7.50 มิลลิเมตร) หรือข้าวปานกดา (5.51-6.60 มิลลิเมตร)

ข้าวจาวนิกา (Javanica rice) มีปลูกทั่วไปบริเวณประเทศไทยและสุนัธรรม เช่น อินโดนีเซียและพม่า เป็นข้าวที่ผสมระหว่างข้าวอินดิกาและข้าวຈาปอนิกา ลักษณะเม็ดใหญ่ ป่อง (ความกว้างต่อความกว้างน้อยกว่า 2.1)

2.1.2 การสำรวจพันธุ์ข้าวในประเทศไทย

ศูนย์ปฏิบัติการและเก็บเมล็ดพันธุ์ข้าวแห่งชาติได้รวบรวมพันธุ์ข้าวปลูก (Oryza spp.) ไว้จำนวน 23,903 ตัวอย่าง จำแนกเป็นข้าวพันธุ์พื้นเมือง 17,093 พันธุ์ ข้าวสายพันธุ์ดี 2,335 พันธุ์ ข้าวสายพันธุ์ต่างประเทศ 3,3391 พันธุ์ ข้าวป่า (Oryza spp.) 1,065 พันธุ์ และข้าวอาฟริกา (Oryza gluberina) 19 พันธุ์ สำหรับพันธุ์ข้าวพื้นเมืองไทยทั้งหมดที่เก็บรวบรวมไว้จาก 76 จังหวัด ได้จำแนกชื่อในเมืองต้นที่ไม่ซ้ำกันได้ 5,928 พันธุ์ จากความหลากหลายของพันธุ์ข้าวพื้นเมืองของประเทศไทย ทำให้คาดเดาได้ว่ามีพันธุ์ข้าวพื้นเมืองไทยมากกว่านี้ เพราะยังมีพันธุ์ข้าวอีกหลายตัวอย่างที่ไม่ได้ประเมินลักษณะประจำพันธุ์หรือจำแนกชื่อพันธุ์ออกมา และมีพันธุ์ข้าวพื้นเมืองอีกมากที่ไม่ได้มีการศึกษามาก่อนหรือรวบรวมพันธุ์ไว้ ซึ่งต้องศึกษาและค้นคว้าต่อไป (ส่งกรณ์, 2544)

2.2 ข้าวมีสีและสมบัติของรงควัตถุให้สี

ข้าวมีสีหรือข้าวที่มีรงควัตถุ (Pigmented rice) หมายถึงข้าวที่มีรงควัตถุหรือสารให้สีกระจายอยู่ในส่วนของเยื่อหุ้มเมล็ด ทำให้เมล็ดข้าวกล้องมีสีตามธรรมชาติที่แตกต่างกัน เช่น สีแดง สีม่วง หรือ สีน้ำตาลแดง รงควัตถุที่ให้สีที่อยู่ในเยื่อหุ้มเมล็ดคือกลุ่มของแอนโธไซานิน (Anthocyanin ซึ่งจะสะสมอยู่ในส่วนผิวเมล็ดควบคู่กับเปลือกเมล็ดจนถึงเยื่อหุ้มเมล็ดชั้นใน (Koh *et al.*, 1996)) โดยสามารถยับยั้งปฏิกิริยาของอนุมูลอิสระซึ่งเป็นสาเหตุหลักของการเกิดโรคหลอดเลือดอุดตัน และมะเร็ง (Amen, 1983; Ishihara and Hirano, 2002; Klauning and Kamendulis, 2004) ตัวอย่างข้าวมีสี เช่น พันธุ์สังข์หยด พันธุ์หอมกระดังงา พันธุ์ข้าวหอมกุหลาบแดง นอกจากนี้ยังรวมไปถึงข้าวเหนียวดำต่างๆ เช่น ก้าดอยสะเกิด ก้ามก้อย เป็นต้น

Iqbal *et al.* (2005) ศึกษาคุณสมบัติของการต้านอนุมูลอิสระจากรำข้าว 5 พันธุ์ ที่พบในประเทศไทยแก่สถาน คือ RB-kr, RB-s2, RB-bm, RB-86 และ RB-sf ซึ่งข้าวทั้งหมดได้กัดลีอกมาจากแหล่งที่ปลูกเดียวกันแล้ววิเคราะห์สารหาประกอบพื้นอุดิค ความสามารถในการต้านการเกิดออกซิเดชันในกรดไฮโนเลอิก ความสามารถในการรีดิวชิง (Reducing power) ความสามารถในการจับกันไอออนของโลหะ (Metal chelating ability) การจัดอนุมูลอิสระของ 2,2'-(Azinobis (3-ethylbenzothiazoline-6-sulfonic acid) diammonium salt (ABTS) และ 1,1-diphenyl-2-picrylhydrazyl (DPPH) และวิเคราะห์ Conjugated dienes ผลการวิเคราะห์ด้วย High Performance Liquid Chromatography (HPLC) พบว่าปริมาณสารโพลีฟีนอลที่วิเคราะห์ได้อยู่ในช่วง 3.59-2.51 มิลลิกรัมต่อน้ำหนัก粒 1 กรัม นอกจากนี้พบ โทโคฟีโรล โทโคไครอีนอล และแ去买ราอร์ชานอลอยู่ในช่วง 392-512, 343-478, 511-802 ส่วนในส้านส่วนตามคำดับ ตัวอย่างสารสกัดจากรำข้าวมี

ความสามารถในการจับกับโลหะอยู่ในช่วง 610-715 นาโนเมตรต่อน้ำหนักกรัม ผลการวิเคราะห์ความสามารถในการกำจัดอนุมูล DPPH และ ABTS พบว่าให้ผลการทดลองที่คล้ายคลึงกัน คือ รำข้าวพันธุ์ RB-kr มีความสามารถในการกำจัดอนุมูลมากที่สุด แต่การกำจัดอนุมูล ABTS จะมีประสิทธิภาพสูงกว่า DPPH เพราะวิเคราะห์ด้วย ABTS สารมารถวิเคราะห์ได้ในช่วง pH ที่ค่อนข้างกว้าง และรำข้าว RB-kr มีค่าการด้านการเกิดออกซิเดชันในกรดไฮโดรเจนเล็กสูงแต่เพhn้อยที่สุดในรำข้าว RB-sf จากผลการทดลองพบว่าประสิทธิภาพของสารด้านอนุมูลอิสระขึ้นอยู่กับปริมาณของสารด้านอนุมูลอิสระ

Zhang *et al.* (2006) ศึกษาประสิทธิภาพของชนิดตัวทำละลายที่มีข้าวต่างกัน (คือน้ำปีโตรเลียมอีเทอร์ คลอโรฟอร์ม เอทิลอะซิเดท และ บิวทิวเออลกอฮอล์) ต่อการสกัดสารด้านอนุมูลอิสระจากข้าวมีสีดำพบว่า การสกัดด้วยน้ำ และบิวทิวเออลกอฮอล์ จะได้สารสกัดที่มีปริมาณสารด้านอนุมูลอิสระสูงถึง 383 และ 392 กิโลกรัมต่อกิโลกรัมของตัวอย่างตามลำดับ และจากการศึกษาชนิดของสารด้านอนุมูลอิสระในสารสกัดพบว่าส่วนใหญ่แล้วคือสารด้านอนุมูลอิสระในกลุ่มแอนโธไซยาโนน ได้แก่ Malvidin, Pelargonidin-3, 5-diglucoside, Cyanidin-3-glucoside และ Cyanidin-3, 5-diglucoside พบในปริมาณ 976, 878, 1134 และ 1087 กิโลกรัมต่อกิโลกรัมของตัวอย่างตามลำดับ

Choi *et al.* (2007) ศึกษาคุณสมบัติของสารด้านอนุมูลอิสระจากสารสกัดจากข้าวพืชบางชนิดที่พบในประเทศไทย โดยสกัดด้วยเมทานอลแล้ววิเคราะห์หาปริมาณของสารด้านอนุมูลอิสระในกลุ่มของโพลีฟีนอลด้วยวิธีวิเคราะห์ด้วย Folin-Ciocalteo และสารในกลุ่มของแครอทินอยด์ และวิตามินอีด้วย HPLC ผลการวิเคราะห์พบว่า ข้าวฟ่างมีปริมาณสารด้านอนุมูลอิสระในกลุ่มของโพลีฟีนอลสูงสุด รองลงมาคือข้าวสีดำที่พบในปริมาณ 733 และ 313 มิลลิกรัมต่อน้ำหนักตัวอย่าง 100 กรัม ส่วนแครอทินอยด์จะพบมากในถั่วเขียว ในปริมาณ 102 มิลลิกรัมต่อน้ำหนักตัวอย่าง 100 กรัม จากนั้นได้นำสารด้านอนุมูลอิสระที่ได้ไปวิเคราะห์ความสามารถในการจัดอนุมูลอิสระด้วย DPPH และ ABTS ความสามารถในการด้านการเกิดออกซิเดชันในกรดไฮโดรเจน และความสามารถในการรีดิวชั่น ผลการวิเคราะห์พบว่าสารด้านอนุมูลอิสระจากข้าวฟ่างและข้าวสีดำมีความสามารถในการจัดอนุมูลอิสระ ความสามารถในการด้านการเกิดออกซิเดชันในกรดไฮโดรเจนเล็ก และความสามารถในการรีดิวชั่นสูงกว่าสารด้านอนุมูลอิสระจากข้าวขาว ข้าวบาร์เลย์และถั่วเขียว

2.3 คุณภาพของข้าว

2.3.1 คุณภาพทางกายภาพ

คุณภาพทางกายภาพหมายถึงคุณภาพที่กำหนดจากคุณลักษณะของเมล็ดข้าวที่สามารถมองเห็นด้วยสายตา และสามารถทำการชั่ง ตวง วัด ได้ คุณภาพทางกายภาพของเมล็ดข้าว ดังนี้

2.3.1.1 น้ำหนักเมล็ด กำหนดได้ 2 แบบ คือ น้ำหนักต่อปริมาตร หมายถึงการชั่งน้ำหนัก เมล็ดข้าวด้วยปริมาตรคงที่ เช่น กรัมต่อลิตร และแบบที่สองเป็นน้ำหนักต่อจำนวนเมล็ด หมายถึง การชั่งน้ำหนักข้าวด้วยจำนวนเมล็ดคงที่ เช่น กรัมต่อ 100 เมล็ด น้ำหนักเมล็ดจึงเป็นลักษณะประจำพันธุ์ที่ใช้ในการจำแนกพันธุ์ข้าวซึ่งควบคุมโดยลักษณะทางพันธุกรรม และมีความคงที่มากที่สุด จากการตรวจสอบพันธุ์ข้าวในเมืองไทย ประมาณ 344 พันธุ์ จะมีน้ำหนักเมล็ดข้าวอยู่ในช่วง 16.20-41.68 กรัมต่อ 1000 เมล็ด (เครื่อวัลย์, 2536)

2.3.1.2 สีเปลือกของข้าวเปลือก เป็นลักษณะประจำพันธุ์ข้าว มีหลายสีตั้งแต่สีขาว สีฟาง น้ำตาลอ่อนถึงน้ำตาลง้ม น้ำตาลงอง ร่องน้ำตาล กระน้ำตาล น้ำตาลแดง ม่วง หรือดำ สำหรับพันธุ์ข้าวของประเทศไทยมีสีเปลือกส่วนใหญ่เป็นสีขาว หรือสีฟาง และสีน้ำตาล ส่วนสีน้ำตาลแดง สีเขียวแกมเทา และดำ มีเป็นส่วนน้อย พันธุ์ข้าวที่ดีควรมีสีเปลือกอ่อน เพราะสีเปลือกเข้ม เมื่อผ่านการขัดสีแล้ว จะมีปอร์เช็นต์แกลบสูงกว่า (เครื่อวัลย์, 2536; อังคณา และ เครื่อวัลย์, 2539)

2.3.1.3 สีข้าวกล้อง เป็นลักษณะประจำพันธุ์ข้าว ที่เหมือนกับสีของข้าวเปลือก มีขึ้นหลายอย่างที่สร้างสารสีประเภท แอนโทไซยานิน อยู่ในเยื่อหุ้มผล มีสีต่างๆกัน เช่น ขาว แดง น้ำตาลง้ม น้ำตาลเทา และม่วงถึงม่วงเกือบดำ สีข้าวกล้องของพันธุ์ข้าวในประเทศไทยจัดกลุ่มได้ 4 สี คือ ขาว น้ำตาล แดง และม่วงหรือม่วงเกือบดำ (เครื่อวัลย์, 2536; อังคณา และ เครื่อวัลย์, 2539)

2.3.1.4 ขนาดและรูปร่างเมล็ด ใช้เป็นเกณฑ์ในการซื้อขายข้าวในประเทศไทย โดยวัดขนาดเป็นความยาว ความกว้าง และการวัดความหนาของเมล็ด ซึ่งความยาวของเมล็ดใช้จำแนก เมล็ดข้าวได้ดังตารางที่ 1 ดังนี้

ความยาวของเมล็ด หมายถึง ระยะทางจากปลายสุดของเมล็ดถึงโคนเมล็ด

ความกว้างของเมล็ด หมายถึง ระยะทางที่กว้างที่สุดระหว่างเปลือกใหม่ถึงเปลือกเล็ก

ความหนาของเมล็ด หมายถึง ระยะทางมากที่สุดจากเปลือกใหม่ต้านหนึ่งไปอีกด้านหนึ่ง

ตารางที่ 1 การจำแนกเมล็ดข้าวตามความยาวของเมล็ด

ขนาดเมล็ด	ความยาว (มิลลิเมตร)
ยาวมาก	มากกว่า 7.50
ยาว	7.06-7.50
ค่อนข้างยาว	6.61-7.059
ปานกลาง	6.101-6.609
ค่อนข้างสั้น	5.51-6.10
สั้น	น้อยกว่า 5.50

ที่มา: อังคณา และเครือวัลย์ (2539)

นอกจากนี้ยังสามารถจำแนกเมล็ดข้าวโดยใช้รูปร่างเป็นเกณฑ์ได้ (เรียว ปานกลาง ป้อม) โดยคำนวณความยาวของเมล็ดข้าวต่อความกว้างของเมล็ดข้าวได้ดังตารางที่ 2

ตารางที่ 2 การจำแนกรูปร่างของเมล็ดข้าวตามเกณฑ์คำนวณความยาวต่อความกว้างของเมล็ดข้าว

รูปร่าง	ข้าวเปลือก	ข้าวกล้อง	ข้าวขัดขาว
เรียว	>3.4	>3.1	>3.0
ปานกลาง	2.3-3.3	2.1-3.0	2.0-2.9
ป้อม	<2.2	<2.0	<1.9

ที่มา: <http://www.riceproduct.org> [5/07/2552]

มาตรฐานข้าวไทยที่กำหนดโดยกรมการข้าว ไม่กำหนดครูปร่างเมล็ด เนื่องจากข้าวส่วนใหญ่มีเมล็ดยาวเรียว และยึดถือข้าวที่มีความยาวเกิน 7.0 มิลลิเมตรเป็นข้าวคุณภาพดี และข้าวไทยเป็นข้าวประเภทข้าวอินดิกา จึงทำให้เข้าใจกันโดยทั่วไปว่าข้าวชนิดนี้มีเมล็ดยาวเรียว แต่โดยความเป็นจริงมีข้าวไทยพันธุ์พื้นเมืองบางพันธุ์มีเมล็ดป้อม เช่น กัน ดังแสดงในตารางที่ 3

ตารางที่ 3 ความยาว รูปร่าง และน้ำหนักเม็ดของข้าวไทยบางพันธุ์

พันธุ์	ความยาว (มิลลิเมตร)	รูปร่าง	น้ำหนัก 100 เม็ด
			(กรัม)
กช 1	7.1	เรียว	2.66
กช 2	7.4	ป้อม	3.59
กช 3	7.5	เรียว	2.72
กช 4	7.3	เรียว	2.99
กช 5	7.2	เรียว	2.34
กช 6	7.2	เรียว	2.70
ขาวคอกระดิ 105	7.4	เรียว	2.77
เหลืองใหญ่ 148	7.3	เรียว	3.17
แนวียวสันป่าตอง	7.2	เรียว	2.96
เหลืองปะทิว 123	7.4	เรียว	2.88
นางฉลอง	7.4	ป้อม	3.67
ตะเกาแก้ว 161	7.5	เรียว	2.70
เด็บมีอนาง 111	7.6	เรียว	3.25
ปั่นแก้ว	7.5	เรียว	3.06
นางพญา 132	7.4	เรียว	2.55
ชิวแม่จัน	7.4	เรียว	3.04
ดอกพยยอม	7.3	เรียว	2.58
ญี่มีอยหลง	8.4	เรียว	3.64
ข้าวเหนียวอุบล 1	7.2	เรียว	2.73
แก่นจัน	7.2	เรียว	2.54
สุพรรณบุรี 60	7.5	เรียว	3.06
ปทุมธานี 60	7.5	เรียว	3.02
พัทลุง 60	7.1	เรียว	3.03

ที่มา: เครือวัลย์ (2536)

2.3.1.5 ข้าวห้องไน่ หมายถึงจุดขาวขุ่นคล้ำของเมล็ดข้าวสาร มี 3 ลักษณะคือ จุดขาวขุ่นตรงกลางเนื้อเมล็ดข้าวสาร จุดขาวขุ่นด้านข้างหรือด้านท้องของเมล็ด ซึ่งเป็นด้านเดียวกับคัพภะ และจุดขาวขุ่นด้านหลังของเมล็ดข้าวสาร เป็นด้านตรงข้ามกับคัพภะ เป็นปัจจัยสำคัญอย่างหนึ่งที่บ่งบอกถึงคุณภาพ และส่งผลถึงราคาของข้าวเปลือก เนื่องจากเมล็ดที่เป็นห้องไน่มาก เมื่อนำไปปัชดีจะทำให้มีการแตกหักของข้าวสาร ในปริมาณสูง จึงมีผลต่อคุณภาพในการสี โดยตรง นอกจากนี้ยังเป็นลักษณะที่บ่งบอกถึงคุณภาพในด้านลักษณะปรากฏ ซึ่งผู้บริโภคส่วนใหญ่มีความต้องการข้าวสารที่มีลักษณะใส ทำให้ข้าวห้องไน่มีราคากัน การปลูกข้าวในภาคตะวันออก (อุณหภูมิกลางวัน 38 องศาเซลเซียส กลางคืน 21 องศาเซลเซียส) จะทำให้เกิดข้าวห้องไน่มากกว่า การปลูกในพื้นที่ภาคเย็นกว่า (อุณหภูมิกลางวัน 26 องศาเซลเซียส กลางคืน 15 องศาเซลเซียส) ลักษณะของข้าวห้องไน่พบได้ในข้าวเจ้า หรือข้าวที่มีอะไรมอลสเป็นองค์ประกอบในเมล็ดข้าว สำหรับข้าวเหนียวซึ่งมีอะไรมอลเพกตินเกือบทั้งหมด จะให้ลักษณะข้าวขาวขุ่นห้องเมล็ด ซึ่งไม่ใช่เป็นลักษณะข้าวห้องไน่ (อรอนงค์, 2547)

2.3.1.6 ความเดื่อมนั้นของเมล็ด เป็นปัจจัยที่ใช้ในการประเมินคุณภาพและราคาข้าว เนื่องจากข้าวกล้องที่มีความเดื่อมนั้นดี เมื่อนำไปสีจะทำให้ข้าวหักน้อย

2.3.1.7 ความขาวของข้าวสาร เป็นผลมาจากการขัดสีข้าวกล้อง ระดับการขัดสีที่แตกต่าง กันส่งผลถึงความขาวของข้าวสาร

2.3.1.8 ความใสของเมล็ด เป็นลักษณะการโปร่งแสง ข้าวที่มีเมล็ดใสแสงสามารถส่องผ่านໄได้ทั้งเมล็ดต่างจากข้าวห้องไน่ ข้าวในข้าวเจ้าด้วยกันจะมีความใส หรือความขุ่นที่ต่างกัน ขึ้นกับสภาพแวดล้อมที่ปลูก ข้าวเหนียวจะมีความทึบแสง (เครือวัลย์, 2536)

2.3.2 คุณภาพในการขัดสี

คุณภาพในการขัดสีกำหนดจากการประเมินปริมาณแกลบ รำ ข้าวสารเต็มเมล็ด ดันข้าว และข้าวหักที่ได้จากการสีข้าวเปลือก สิ่งสำคัญที่ใช้ในการประเมินราคาข้าวเปลือกคือ ปริมาณข้าวเต็มเมล็ด และดันข้าว ซึ่งถ้ามีปริมาณมาก ราคาข้าวเปลือกจะสูง ปัจจัยที่มีผลต่อคุณภาพในการสีคือ กระบวนการสีข้าว ลักษณะประ�性พันธุ์ของข้าว และการปฏิบัติการหั่นก่อนและหลังการเก็บเกี่ยว ดังนี้

2.3.2.1 กระบวนการขัดสี มีวัตถุประสงค์เพื่อแยกเปลือก รำ และคัพภะ ออกจากเนื้อเมล็ด ข้าว เพื่อให้ได้ข้าวเต็มเมล็ดมากที่สุด ประกอบด้วย 4 ขั้นตอน คือ การทำความสะอาด การสะเทาะเปลือก การขัดข้าว และการคัดแยกขนาด ระดับของการขัดสี คือความหนาแน่นหรือความมากน้อย ในการกำจัดเยื่อหุ้มเมล็ดออกจากข้าวกล้อง สิ่งที่ได้จากการขัดสี รำ คัพภะ และส่วนของเนื้อเมล็ด

(ข้าวสาร) ระดับการขัดสีคำนวนจากปริมาณรำที่ถูกกำจัดออกจากข้าวกล้องเทียบกับน้ำหนักของข้าวกล้อง ดังสูตร

$$\text{ปริมาณรำ (เปอร์เซ็นต์)} = \frac{(m_1 - m_2)}{m_1} \times 100$$

โดย m_1 คือน้ำหนักข้าวกล้อง
 m_2 คือน้ำหนักข้าวสาร

การแปลผลค่าที่คำนวนได้เพื่อหาระดับของการขัดสี สามารถแบ่งระดับการสีออกเป็น 4 ระดับคือ

1. สีดีพิเศษ หมายถึง น้ำหนักรำที่หายไป 8 เปอร์เซ็นต์ หรือมากกว่า
2. สีดี หมายถึง น้ำหนักรำที่หายไป 7-7.9 เปอร์เซ็นต์ หรือมากกว่า
3. สีดีปานกลาง หมายถึง น้ำหนักรำที่หายไป 6-6.9 เปอร์เซ็นต์หรือมากกว่า
4. สีธรรมดา หมายถึง น้ำหนักรำที่หายไป 5-5.9 เปอร์เซ็นต์ หรือมากกว่า

2.3.2.2 พันธุ์ข้าว มีลักษณะประจำพันธุ์ซึ่งเป็นคุณสมบัติทางกายภาพในด้านขนาด รูปร่าง ลักษณะ ข้าวกล้อง ข้าวห้องไป หรือความเลื่อมมันของเมล็ดข้าวแต่ละพันธุ์ จะมีผลต่อคุณภาพในการสี เช่น ข้าวที่มีเมล็ดยาวมาก หรือมีข้าวห้องไปมาก เมื่อนำไปสีจะทำให้เกิดการแตกหักง่ายทำให้ได้ปริมาณข้าวเต็มเมล็ด และต้นข้าวน้อย ส่วนข้าวที่มีลักษณะเมล็ดยาว เรียว เมล็ดใส จะให้ปริมาณข้าวเต็มเมล็ด และต้นข้าวสูง พันธุ์ข้าวสีเปลือกเข้ม เมื่อผ่านการขัดสีแล้ว จะมีเปอร์เซ็นต์แกลบสูงกว่า (เครื่องวัด, 2536; ยังคงฯ และ เครื่องวัด, 2539)

2.3.2.3 การปฏิบัติก่อนและหลังการเก็บเกี่ยว (เครื่องวัด, 2536; กิติยา, 2539) โดยปัจจัยที่ส่งผลต่อกุศลภาพในการขัดสีที่เกิดจากการปฏิบัติก่อนและหลังการเก็บเกี่ยว คือ ระยะเวลาเก็บเกี่ยว ที่เหมาะสม ถ้าเก็บช้าหรือเร็วไป จะมีผลต่อปริมาณและคุณภาพข้าวที่สีได้ต่ำกว่าการเก็บเกี่ยวในเวลาที่เหมาะสม เนื่องจากถ้าเก็บเกี่ยวช้า เมล็ดจะแก่ ตากแดดตากน้ำค้างนาน ทำให้ภายในเมล็ดร้าว เมื่อไปสีจะมีการหักสูง ถ้าเก็บเกี่ยวช้าไป เมล็ดข้าวสร้างเนื้อไม่สมบูรณ์ น้ำหนักเมล็ดเบา ข้าวหักง่าย ระยะเวลาเก็บเกี่ยวที่เหมาะสมคือ นับจากการอุดดอกข้าวแล้ว 80 เปอร์เซ็นต์ ไปอีก 30-35 วัน การปฏิบัติหลังการเก็บเกี่ยว คือ การตากข้าวก่อนนวด เป็นการลดความชื้น เพื่อเพิ่มประสิทธิภาพในการนวด และ ได้ข้าวเปลือกที่คุณภาพในการสีสูงเก็บไว้ได้นาน ความชื้นข้าวเปลือกกำหนดไว้ที่ประมาณ 14 เปอร์เซ็นต์ เพราะถ้าความชื้นสูง อาจเกิดราในขณะเก็บได้ และควรเก็บในที่ที่มีอากาศถ่ายเทสะดวก

2.3.3 คุณค่าทางโภชนาการ

คุณค่าทางโภชนาการของข้าวมีผลมาจากการพันธุ์ สภาวะการปลูก การเก็บเกี่ยว และกระบวนการแปรรูปข้าว นอกจากนี้การขัดสีก็เป็นผลทำให้คุณค่าทางโภชนาการของข้าวแตกต่าง กันด้วย ดังตัวอย่างในตารางที่ 4

ตารางที่ 4 องค์ประกอบทางเคมีของข้าวสังข์หยดพัทลุงเปรียบเทียบระหว่างข้าวกล้องและข้าวขัดขาว

องค์ประกอบทางเคมี (%)	ข้าวกล้อง	ข้าวขัดขาว
โปรตีน	7.41	6.72
ไขมัน	2.18	0.10
เส้นใย	4.55	2.05
เต้า	1.31	0.34
คาร์โบไฮเดรต	77.88	81.11

ที่มา: กรมการข้าว (2550)

2.3.3.1 วิตามิน

วิตามินที่สำคัญที่พบในข้าวคือ วิตามินบี 1 วิตามินบี 2 วิตามินบี 3 และวิตามินอี โดยวิตามินเหล่านี้พบมากในข้าวกล้อง และข้าวที่มีสี แต่จะพบน้อยในข้าวขัดขาว เนื่องจากกระบวนการขัดสีจะทำให้เกิดการสูญเสียวิตามินไปกับรำข้าว ดังตารางที่ 5

ตารางที่ 5 ปริมาณวิตามินบางชนิดของข้าวมีสีในรูปข้าวกล้องและข้าวขัดขาว

วิตามิน (มูนิตต่อ 100 กรัม)	ข้าวกล้อง	ข้าวขัดขาว
วิตามินบี 1	2.30	1.20
วิตามินบี 2	0.40	0.14
วิตามินบี 3	21.0	13.00
วิตามินอี	0.60	0.03

ที่มา: Xia et al. (2002)

นันทยา (2550) ศึกษาปริมาณวิตามินบี 1 และวิตามินบี 2 ในข้าวหอนมะลิ ข้าวเหนียวและข้าวมันปู รวมทั้งอาหารสุขภาพจากข้าวและรำข้าว นอกจากนี้ได้ศึกษาเปรียบเทียบปริมาณวิตามินบี 1 ในข้าวที่เหลือจากการสูญเสียเนื่องจากการทำให้สุก จากการศึกษาวิจัยพบว่า ข้าวที่ผ่านการสีในระดับต่ำ เช่น ข้าวกล้อง ข้าวมันปู มะลิอนามัย และข้าวซ้อมมือ ปริมาณวิตามินบี 1 และวิตามินบี 2 เท่ากัน $0.34-0.61$ และ $0.11-0.18$ มิลลิกรัม ต่อ 100 กรัม ตามลำดับ ในขณะที่ข้าวที่ผ่านการสีและขัดหลากรากรังมีปริมาณวิตามินบี 1 เท่ากัน $0.08-0.28$ มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม และวิตามินบี 2 เท่ากัน $0.02-0.09$ มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม ส่วนในข้าวเหนียวแต่ละชนิดจะมีปริมาณวิตามินทั้งสองชนิดไม่แตกต่างกันมากนัก คือมีปริมาณวิตามินบี 1 และวิตามินบี 2 เท่ากัน $0.06-0.11$ และ $0.04-0.06$ มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม ตามลำดับ เมื่อเปรียบเทียบการสูญเสียวิตามินบี 1 ภายหลังการทำให้สุก โดยคิดจากปริมาณข้าวติด 302.37 กรัม (ปริมาณการบริโภคข้าวของคนไทยต่อคนต่อวัน) พบว่า การทำให้สุกไม่ว่าโดยวิธีหุงข้าวแบบไม่เช็ดน้ำ หรือเช็ดน้ำ ไม่มีข้าวชนิดไหนที่จะมีวิตามินบี 1 เหลืออยู่ในปริมาณที่พอเพียงกับความต้องการตามปริมาณสารอาหารที่ควรได้รับประจำวัน (Recommended Dietary Allowance หรือ RDA) กำหนดเอาไว้ได้อย่างไรก็ตามการหุงข้าวโดยวิธีไม่เช็ดน้ำในกลุ่มข้าวที่ขัดสีน้อยยังคงมีวิตามินบี 1 ในปริมาณที่มากกว่าข้าวขัดขาวโดยทั่วไปอยู่มากโดยมีปริมาณเท่ากัน $0.52-0.93$ มิลลิกรัม ในขณะที่ข้าวขัดขาว หรือข้าวที่ขัดสีมากๆและผ่านการหุงโดยวิธีเช็ดน้ำจะมีวิตามินบี 1 เหลืออยู่เพียง $0.04-0.12$ มิลลิกรัมเท่านั้น สำหรับในข้าวเหนียว ภายหลังการแข็งค้างคืนแล้วนึ่งสุกเดือดจะมีวิตามินบี 1 น้อยมากคือจะเหลือเพียง $0.08-0.13$ มิลลิกรัม สำหรับการศึกษาวิจัยปริมาณวิตามินทั้ง 2 ตัวนี้ในอาหารสุขภาพจำพวกข้าวและรำข้าวพบว่า มีปริมาณวิตามินบี 1 และวิตามินบี 2 สูงมาก คือ $2.14-3.40$ และ $0.99-1.33$ มิลลิกรัม ต่อ 100 กรัม ตามลำดับ

Xia *et al.* (2002) ศึกษาปริมาณวิตามินชนิดต่างๆของข้าวสีดำเปรียบเทียบกับข้าวขาว ด้วยเทคนิค HPLC ผลการศึกษาพบว่าข้าวดำมีปริมาณวิตามินบี 1 วิตามินบี 2 วิตามินบี 3 และวิตามินอี เท่ากัน 2.30 0.40 21.00 และ 0.60 ยูนิตต่อ 100 กรัมตัวอย่าง ในขณะที่พบวิตามินดังกล่าวในข้าวขาวในปริมาณที่ต่ำกว่า

Deepa *et al.* (2008) ศึกษาชนิดและปริมาณวิตามินของข้าวจากประเทศอินเดีย 3 พันธุ์ คือ Njavara Jyothi และ IR 64 ด้วยเทคนิค HPLC ผลการทดลองพบว่า ข้าวทั้ง 3 ชนิดมีปริมาณของกรดโฟลิกไม่แตกต่างกัน โดยอยู่ในช่วง $0.04-0.05$ มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมตัวอย่าง ปริมาณวิตามินบี 1 วิตามินบี 2 และวิตามินบี 3 ที่วิเคราะห์ได้จากข้าว Njavara มีความแตกต่างจากข้าวอีก 2 ชนิด และพบในปริมาณที่สูงที่สุด เท่ากับ 0.52 0.07 และ 7.32 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม ตัวอย่าง ตามลำดับ

2.3.3.2 แร่ธาตุ

แร่ธาตุในข้าวที่สำคัญคือ ฟอสฟอรัส แคลเซียม โพแทสเซียม แมกนีเซียม โซเดียม เหล็ก สังกะสี ทองแดง และซิลิเนียม ซึ่งในข้าวกล้องมีปริมาณมากกว่าข้าวขัดขาว ดังในตารางที่ 6

ตารางที่ 6 ปริมาณแร่ธาตุบางชนิดของข้าวมีสีเปรียบเทียบระหว่างข้าวกล้องและข้าวขัดขาว

แร่ธาตุ (มูนิตต่อ 100 กรัม)	ข้าวกล้อง	ข้าวขัดขาว
ฟอสฟอรัส	1694.10	1542.50
แคลเซียม	60.20	45.30
โพแทสเซียม	673.70	624.60
แมกนีเซียม	79.40	80.40
โซเดียม	2.11	4.35
เหล็ก	16.46	6.30
สังกะสี	8.96	4.92
ทองแดง	1.49	0.91
ซิลิเนียม	0.15	0.06

ที่มา: Xia *et al.* (2002)

Xia *et al.* (2002) ศึกษาปริมาณแร่ธาตุของข้าวสีดำเปรียบเทียบกับข้าวขาว โดยใช้เทคนิค Atomic Absorption Spectroscopy (AAS) ผลการทดลองพบว่าข้าวดำมีปริมาณฟอสฟอรัส แคลเซียม โพแทสเซียม เหล็ก สังกะสี ทองแดง และซิลิเนียม สูงกว่าข้าวขาว โดยมีค่าเท่ากับ 1694.10 60.20 673.70 16.46 8.96 1.49 และ 0.15 หน่วยต่อ 100 กรัมตัวอย่าง ในขณะที่ข้าวขาวมี แมกนีเซียม โซเดียมสูงกว่าข้าวสีดำ โดยมีค่าเท่ากับ 80.40 และ 4.35 หน่วยต่อ 100 กรัมตัวอย่าง

Deepa *et al.* (2008) ศึกษาปริมาณแร่ธาตุบางชนิดของข้าวพันธุ์จากประเทศอินเดีย 3 ชนิด คือ Njavara Jyothi และ IR 64 ด้วยเครื่อง AAS ผลการทดลองพบว่า ข้าวพันธุ์ Jyothi และ IR 64 มีปริมาณเหล็กสูงกว่าข้าว Njavara แต่ข้าว Njavara มีปริมาณแคลเซียม โซเดียม แมกนีเซียม โพแทสเซียม และฟอสฟอรัส สูงกว่าข้าวอีก 2 พันธุ์อย่างชัดเจน โดยมีค่าเท่ากับ 11.6 30.9 216 304 และ 354 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมตัวอย่าง

ข้าวพื้นเมืองของไทยบางพันธุ์มีธาตุเหล็กสูงเทียบเท่ากับข้าวพันธุ์ปรับปรุงให้มีเหล็กสูงที่มาจากการศูนย์วิจัยข้าวนานาชาติ (IRRI) ข้าวดังกล่าวเป็นพันธุ์ข้าวที่อยู่บนพื้นที่สูงของประเทศไทย ได้แก่ พันธุ์จะแนะแนะ ผลการทดลองพบว่าข้าวพันธุ์จะแนะแนะมีปริมาณธาตุเหล็กสูงกว่าข้าวขัดขาว โดยอยู่ในช่วง $8.42-17.14$ มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม เมื่อเปรียบเทียบปริมาณธาตุเหล็กในคัพกะและเนื้อแป้งพบว่า คัพกะมีปริมาณธาตุเหล็กสูงกว่าเนื้อแป้งโดยข้าวพันธุ์จะแนะแนะ มีปริมาณธาตุเหล็กในคัพกะมากที่สุด คือ 42.2 ± 0.8 ไมโครกรัมต่อกิโลกรัม ซึ่งมากกว่าในคัพกะของข้าวพันธุ์ IR68144 ที่ได้มาจากศูนย์วิจัยข้าวนานาชาติ (งานกานต์ และคณะ, 2550) ดังตารางที่ 7

ตารางที่ 7 ปริมาณธาตุเหล็กในข้าวบางชนิดเปรียบเทียบระหว่างข้าวกล้องและข้าวขัดขาว

พันธุ์	ปริมาณธาตุเหล็ก (มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม)		ปริมาณธาตุเหล็กในคัพกะและเนื้อแป้ง (ไมโครกรัมต่อกิโลกรัม)	
	ข้าวกล้อง	ข้าวขัดขาว	ส่วนของเม็ด	ปริมาณธาตุเหล็ก
IR68144 (ข้าวเจ้า)	15.06 ± 0.67	9.22 ± 0.84	คัพกะ เนื้อแป้ง	42.2 ± 0.8 17.6 ± 0.5
จะแนะแนะ (ข้าวเหนียว)	17.14 ± 0.10	7.16 ± 0.13	คัพกะ เนื้อแป้ง	44.4 ± 3.6 12.7 ± 0.7
ข้าวคลอกมะลิ 105 (ข้าวเจ้า)	8.42 ± 0.04	5.16 ± 0.08	คัพกะ เนื้อแป้ง	21.7 ± 0.6 8.3 ± 0.2
เหนียวอุบล 2 (ข้าวเหนียว)	9.91 ± 0.07	8.35 ± 0.05	คัพกะ เนื้อแป้ง	19.9 ± 1.8 8.2 ± 0.6

ที่มา : งานกานต์ และคณะ (2550)

สุขจิตต์ และคณะ (2006) ศึกษาปริมาณธาตุเหล็ก สังกะสี ทองแดง และแมงกานีส ในตัวอย่างข้าวขาวและข้าวมีสี 10 ชนิด ด้วยเทคนิค AAS มีการเตรียมตัวอย่างข้าวโดยการย้อมสีด้วยกรดไฮดริกเข้มข้นที่อุณหภูมิ 120 องศาเซลเซียส นาน 30 นาที จากผลการทดลองพบว่าปริมาณเหล็ก สังกะสี ทองแดง แมงกานีส ในตัวอย่างข้าวที่ศึกษามีค่าในช่วง $0-25.03$ $11.80-23.89$ $0-2.22$ และ $3.59-30.34$ มิลลิกรัมต่อกิโลกรัม ตามลำดับ ผลการศึกษาแสดงถึงแนวโน้มของปริมาณธาตุทั้ง 4 ว่ามีค่าแตกต่างกันในตัวอย่างข้าวแต่ละชนิด โดยเฉพาะข้าวมีสีจะมีปริมาณแร่ธาตุสูงกว่า และเพียงพอต่อความต้องการของร่างกายในแต่ละวัน

2.3.4 คุณภาพทางเคมี (Chemical compositions)

ปริมาณองค์ประกอบทางเคมีของข้าวໄได้แก่ คาร์โบน ไฮเดรต โปรตีน ไขมัน เก้า และเส้นเยื่อ ไข มีผลมาจากพันธุ์ สภาวะการปลูก การเก็บเกี่ยว และกระบวนการแปรรูปข้าวเปลือก เป็นข้าวกล้องและข้าวสาร

2.3.4.1 ไขมัน

ปริมาณไขมันในส่วนต่างๆ ของข้าว จะมีความแตกต่างกัน (ตารางที่ 8) จะเห็นว่า ข้าวกล้องมีปริมาณไขมันมากกว่าข้าวขัดขาว กล่าวคือ ไขมันจะอยู่ในส่วนของเยื่อหุ้มเมล็ด ดังจะเห็นจากปริมาณไขมันปริมาณไขมันในรำมีสูงถึง 18.3 เปอร์เซ็นต์ ข้าวกล้องมีปริมาณไขมันประมาณ 3 เปอร์เซ็นต์ คล้ายคลึงกับขัญชาติอื่นๆ ไขมันส่วนใหญ่จะอยู่ในอยู่ในส่วนด้านนอกหรือบริเวณเยื่อหุ้มของเมล็ดมากกว่าส่วนด้านในของข้าว เมล็ด ดังนั้นการขัดสีทำให้ข้าวขัดขาวเหลือไขมันอยู่เพียง 0.3-0.5 เปอร์เซ็นต์ (Hoseney, 1986) ปริมาณของไขมันที่พบในข้าวแต่ละชนิด จะมีค่าแตกต่างกันไปตามแต่ละพันธุ์ เนื่องมาจากปัจจัยทางพันธุกรรม สิ่งแวดล้อมในการเพาะปลูก และกระบวนการขัดสี ดังแสดงในตารางที่ 9

ตารางที่ 8 ปริมาณไขมันประเภทต่างๆ ที่พบในส่วนต่างๆ ของเมล็ดข้าว

ชนิดไขมัน	ปริมาณไขมันในส่วนต่างๆ ของเมล็ดข้าว				
	แกมน	ข้าวกล้อง	ข้าวขัดขาว	รำ	คัพกะ
ปริมาณไขมันทั้งหมด (wt %)	0.4	2.7	0.8	18.3	30.2
ชนิดกรดไขมัน (wt %)					
ปาล์มมิคิก	18	23	33	23	24
โอลิอิก	42	35	21	37	36
ไอลโนเลอิก	28	38	40	36	37
อื่นๆ	12	4	6	4	3

ที่มา: Juliano (1977)

สำหรับในสตราชข้าว ไขมันมีความสัมพันธ์กับเม็ดสตราช 3 ลักษณะ คือ ไขมันอยู่ชิดกับโปรตีน ซึ่งอยู่ที่ผิวของเม็ดสตราชภายนอก หรืออาจอยู่รวมกับโครงสร้างอะไมโนโพรเทติน สายนอก เช่น สาย A หรือ B ส่วนผิวของเม็ดสตราชลักษณะที่สอง ไขมันอยู่ภายในเม็ดสตราชโดยเกาะเกี่ยวกับสตราช และลักษณะที่สามอยู่ภายในเม็ดสตราชแต่ไม่เกาะเกี่ยวกับสตราช (Morrison, 1988)

ตารางที่ 9 ปริมาณไบมันที่พบในข้าวกล้องเปรียบเทียบกับข้าวขัดขาวบางชนิด

พันธุ์ข้าว	ปริมาณไบมัน (เปอร์เซ็นต์)	
	ข้าวกล้อง	ข้าวขัดขาว
ขาวคอกระดิ่ง	2.38	0.25
ป่าทุนธานี	2.29	0.21
สังข์หยดพัทลุง	2.18	0.10
เล็บนกปีตานี	2.56	0.42
เฉียงพัทลุง	2.42	0.27
เหนียวแพร'	2.84	0.38
เหนียวสันป่าตอง	2.39	0.33

ที่มา: กรมการข้าว (2550)

ประเภทของไบมันในข้าวส่วนใหญ่คือ ไตรกลีเซอไรต์ รองลงมาคือ ฟอสฟอลิปิด ไกลโคลิลิปิด และเทอร์พีนอยด์ ทั้งไบมันภายในอกและภายในเม็ดสตาร์ช เป็นไบมันประเภทสารประกอบโนโนแอกซิด ซึ่งกลุ่มของโนโนแอกซิดจะเป็นกรดไบมันอิ่มตัวและกรดไบมันไม่อิ่มตัวโดยเป็นกรดไบมันไม่อิ่มตัวมากกว่าสำหรับไบมันภายในเม็ดสตาร์ช และสตาร์ชยังมีไอลโซเลชิน แต่กรดไบมันอิกดวย (Henry and Kettlewell, 1996)

ไบมันที่รวมอยู่ในเม็ดสตาร์ชจะส่งผลกระแทบท่อลักษณะและคุณสมบัติของสตาร์ช โดยเฉพาะความสามารถในการพองตัว การละลาย และการจับตัวกันแน่นของสตาร์ช เมื่อเกิดฟิล์มและแป้งเปียก ไบมันจะรวมตัวกันจะในโลสเกิดเป็นสารประกอบเชิงช้อนເຊື່ອຍ ทำให้แป้งเปียกทึบแสง บุ่น นอกจากนี้กรดไบมันไม่อิ่มตัวซึ่งอยู่บริเวณพื้นผิวเม็ดแป้ง ทำให้เกิดกลิ่นไม่พึงประสงค์ เนื่องมาจากปฏิกิริยาออกซิเดชั่น (กล้ามรังค์และเกื้อภูล, 2546)

Hibi *et al.* (1990) ศึกษาผลของไบมันต่อการเปลี่ยนแปลงรูปแบบโครงสร้างผลึกของสตาร์ชในข้าวหุงสุกและระหว่างการเก็บรักษาข้าวหุงสุกที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียส พบว่า สตาร์ชข้าวที่ผ่านการหุงแล้วเก็บรักษามีการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างไปเป็นแบบ V-Type ต่างจากลักษณะ A-Type ของข้าวที่ไม่ได้หุงสุก ซึ่งอาจเป็นผลมาจากการรวมตัวกันของอะไนโลสกับไบมัน เป็นสารประกอบเชิงช้อน เมื่อเก็บรักษานานขึ้น ตรวจสอบความเปลี่ยนแปลงของโครงสร้างสตาร์ช จาก V-Type ไปเป็นแบบ B-Type ซึ่งมีน้ำออกถึงการเกิดรีโทรกราเดชั่นของสตาร์ช เกิดขึ้นจากการคลายตัวของสารประกอบเชิงช้อนระหว่างไบมันกับอะไนโลส

2.3.4.2 โปรตีน

โปรตีนพบมากในส่วนที่เป็นเยื่อบริโภคเมื่อยู่ประมาณ 8.3-9.6 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งเป็นปริมาณที่ดีแต่มีคุณภาพสูงกว่าโปรตีนในธัญพืชชนิดอื่น เนื่องจากมีองค์ประกอบของกรดอะมิโนที่ดีและเป็นโปรตีนที่ย่อยง่าย โปรตีนที่พบแบ่งได้เป็น 4 ชนิด ตามคุณสมบัติการละลายในตัวทำละลาย ได้แก่ ออริเซนิน (Oryzenin) คือ โปรตีนที่สามารถละลายได้ในตัวละลายต่าง เป็นโปรตีนที่พบมากที่สุดในข้าว (80-85 เปอร์เซ็นต์) อัลบูมิน (Albumin) เป็นโปรตีนที่ละลายได้ในน้ำ โกลบูลิน (Globulin) เป็นโปรตีนละลายในเยื่อบริโภคเมื่อเนยนชัลเฟต และ โพรามิน (Prolamin) คือ โปรตีนที่ละลายได้ในแอลกอฮอล์ (กุญฑิรา, 2544)

ปริมาณของโปรตีนที่พบในข้าวแต่ละชนิด จะมีปริมาณแตกต่างกันไปตามแต่ละพันธุ์ เนื่องมาจากปัจจัยทางพันธุกรรม สิ่งแวดล้อมในการเพาะปลูก และกระบวนการขัดสี จะทำให้ปริมาณโปรตีนลดลง เพราะ โปรตีนส่วนมากจะพบที่ผิวของเมล็ดข้าว และอยู่ในเยื่อหุ้มเมล็ดเป็นส่วนมาก ซึ่งจะเกิดการสูญเสียในระหว่างการขัดสี จึงพบปริมาณโปรตีนในข้าวขัดขาวค่อนข้างต่ำกว่าในข้าวกล้อง ดังแสดงในตารางที่ 10

ตารางที่ 10 ปริมาณโปรตีนที่พบในข้าวกล้องเบรียบเทียบกับข้าวขัดขาวบางชนิด

พันธุ์ข้าว	ปริมาณโปรตีน (เปอร์เซ็นต์)	
	ข้าวกล้อง	ข้าวขัดขาว
ขาวดอกมะลิ	7.16	6.27
ปทุมธานี	8.44	7.08
สังข์หยดพัทลุง	7.41	6.72
เดือนกุปตานี	7.20	6.32
เชียงพัทลุง	7.08	6.37
เหนียวแพร่	7.08	5.35
เหนียวสันป่าตอง	7.08	5.55

ที่มา: กรมการข้าว (2550)

ภายในเม็ดสารซจะมีองค์ประกอบของโปรตีนอยู่ต่ำกว่า 1 เปอร์เซ็นต์ โดยโปรตีนจะเกาะอยู่ที่ผิวของเม็ดสารซ ทำให้เกิดผลกระทบต่อถักยณะของเม็ดสารซ คือ ทำให้เกิดประจุบนผิวของเม็ดสารซ มีผลต่อการกระจายตัวของเม็ดสารซ ทำให้เปลี่ยนมีอัตราการดูดซับน้ำ

อัตราการพองตัว และอัตราการเกิดเจลาทีนเซชันต่างกันออกไป ทำให้เกิดปฏิกริยาเมลคลาร์ด (กล้ามรังค์และเกือกูด, 2546)

Chrastil (1990) ทดลองหาอันตรักษิราะห่วงโปรตีนออริชานิน กับสตาร์ชข้าว ในขณะเก็บรักษา พบร่วมกันของข้าวหุงสุกมีผลมากจากการเกะเกี่ยวกันของออริชานิน กับ โนไมเลกุล สตาร์ชทั้งในส่วนของอะไรมอลสและอะไรมอลเพกติน โดยทดลองในลักษณะระบบจำลองจากการสกัดสตาร์ช อะไรมอลส และสตาร์ชที่ปราศจากออริชานิน แล้วเติมออริชานินเปรียบเทียบ ลักษณะที่เดิมกับไม่เติม เปรียบเทียบกับข้าวปกติที่เก็บรักษาไว้ที่ 4 และ 40 องศาเซลเซียส พบร่วมกัน ความสัมพันธ์กับโปรตีนและความเหนียวของข้าว โดยในโครงสร้างของโปรตีนส่วนที่มีพันธะ ชัลไฟฟ์คู่คือ ซิสทีน ที่การเกี่ยวกับเม็ดสตาร์ช จะขัดขวางการพองตัวของเม็ดสตาร์ช ทำให้ความหนืดตัว ความเหนียวลดลง

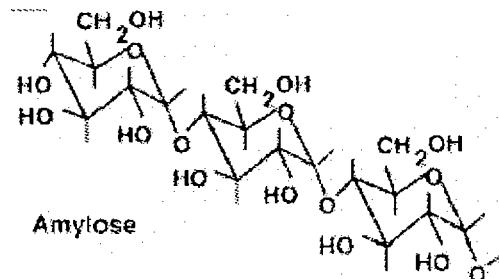
ปริมาณโปรตีนมีผลต่อเนื้อสัมผัสของข้าว กล่าวคือข้าวที่มีปริมาณโปรตีนสูงมีเนื้อสัมผัสที่แข็งกว่าข้าวที่มีปริมาณโปรตีนต่ำ และข้าวที่มีปริมาณโปรตีนสูงคุดซึมน้ำได้ช้ากว่า เนื่องจากโปรตีนที่อยู่รอบโนไมเลกุลของสตาร์ชจะขัดขวางการดูดซึมน้ำ ดังนั้นการดูดซึมน้ำจึงเกิดอย่างช้าๆ นอกจากนี้ปริมาณโปรตีนสูงยังทำให้อุณหภูมิในการเกิดเจลาตีนเซชันสูงกว่าข้าวที่มีปริมาณโปรตีนต่ำ (งานชื่น, 2536; น้ำฝน, 2548) และนอกจากนี้ปริมาณโปรตีนยังมีความสำคัญกับความเหนียวของข้าว คือ ในระหว่างการหุงต้มข้าวทำให้โปรตีนออริเซนิน (Oryzenin) และสตาร์ชบางส่วนถูกทำลาย ซึ่งทั้งสองส่วนนี้สามารถเกิดปฏิกริยา อันตรักษิรา (Interaction) ระหว่างกันได้ เกิดโปรตีนออริเซนินกับสตาร์ชมากทำให้มีความเหนียวมาก แต่เมื่อเก็บรักษาไว้นาน ความสามารถในการเกิดพันธะระหว่างโปรตีนออริเซนินกับสตาร์ชลดลง ทำให้ข้าวหุงสุกมีความเหนียวลดลง เมื่อเก็บรักษาเป็นเวลานาน (Ramesh *et al.*, 2000)

2.3.4.3 คาร์บอไฮเดรต

คาร์บอไฮเดรตในข้าวพบอยู่ในรูปสตาร์ช น้ำตาล เชลลูลอส และเยมิเชลลูลอส โดยคาร์บอไฮเดรตที่พบส่วนมากอยู่ในรูปของสตาร์ชประมาณ 90 เปอร์เซ็นต์ของน้ำหนักแป้ง สตาร์ชจะประกอบด้วยอะไรมอลสและอะไรมอลเพกตินเป็นหน่วยย่อยที่สำคัญ

2.3.4.3.1 อะไรมอลส

อะไรมอลสเป็นโพลิเมอร์เชิงเส้นที่ประกอบด้วยกลูโคส (Glucose) ประมาณ 2000 หน่วย มาเชื่อมกันเป็นเส้นตรงด้วยพันธะ α -1,4-glucosidic linkage (Oates, 1996) ดังรูปที่ 1



รูปที่ 1 โครงสร้างของอะไมโลส

ที่มา: Oates (1996)

อะไมโลสสามารถรวมตัวเป็นสารประกอบแข็งช้อนกับไฮโอดีน และสารประกอบอินทรีย์อื่นๆ เช่น Butanol, Fatty acid, Surfactant, Phenol และ Hydrocarbon สารประกอบแข็งช้อนเหล่านี้ จะไม่ละลายในน้ำโดยอะไมโลสจะพันเป็นเกลียวรอบสารประกอบอินทรีย์ อะไมโลสที่มีความยาวสายโซ่มากกว่า 45 หน่วยกูลโคสเมื่อรวมตัวกับไฮโอดีนจะให้สีน้ำเงินม่วง ซึ่งใช้เป็นดัชนีจะเพิ่มขึ้นเมื่ออะไมโลสเป็นองค์ประกอบ

ตำแหน่งของอะไมโลสภายในเม็ดแป้งขึ้นอยู่กับชนิดของแป้ง อะไมโลสบางส่วนอยู่ในกลุ่มของอะไมโลเพกติน บางส่วนกระจายอยู่ทั้งในส่วนของสัมฐานและส่วนผลีก ในแป้งสาลีพบ อะไมโลสอยู่ในส่วนของสัมฐาน ในแป้งมันฝรั่งพบอะไมโลสอยู่ร่วมกับอะไมโลเพกตินในส่วนผลีก การศึกษาการเกิดเจลาทีนเซชันของแป้งมันฝรั่ง (Jane and Chen, 1993) พบอะไมโลสในส่วนของผลีกของเม็ดแป้งมากกว่าที่จะอยู่ในส่วนของสัมฐานเม็ดแป้ง อะไมโลสที่ขนาดโมเลกุลใหญ่จะพบเป็นเป็นเกลียวคู่กับอะไมโลเพกตินอยู่ในคลังเม็ดแป้ง สำหรับอะไมโลสขนาดโมเลกุลเล็กจะพบอยู่ตามขอบเม็ดแป้ง (Oates, 1996) ปริมาณอะไมโลสในข้าวมีปริมาณแตกต่างกันขึ้นอยู่กับชนิดของข้าว โดยในข้าวเหนียวมีปริมาณต่ำกว่าข้าวเจ้า ปริมาณอะไมโลสในข้าวไทยบางชนิดแสดงในตารางที่ 11 และตารางที่ 12 อะไมโลสมีบทบาทสำคัญต่อลักษณะเนื้อสัมผัสหรือความเหนียว ความนุ่มนวลของข้าว สามารถจำแนกกลุ่มข้าวตามปริมาณอะไมโลสคือ ข้าวอะไมโลสต่ำ (<20 เปอร์เซ็นต์) ข้าวอะไมโลสปานกลาง (20-25 เปอร์เซ็นต์) และข้าวอะไมโลสสูง (>25 เปอร์เซ็นต์)

ตารางที่ 11 ปริมาณอะไนโอลส์ในข้าวเจ้าไทยบางชนิด

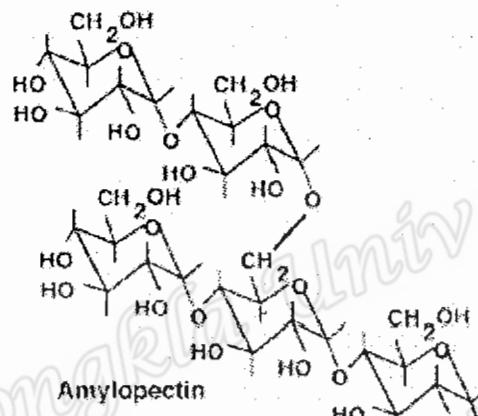
พันธุ์ข้าว	อะไนโอลส์ (เปอร์เซ็นต์)	อ้างอิง
ขาวคอกมะดี 105	12-17	งานชื่น (2536)
	15.12 ± 0.12	อารีรัตน์ (2544)
	16.67 ± 0.37	ศศิธร (2547)
	15-16	กรมการข้าว (2550)
มะลิคด	17.06 ± 0.64	ศศิธร (2547)
	15-16	กรมการข้าว (2550)
กษ 15	14-17	งานชื่น (2536)
	17.74 ± 1.03	ศศิธร (2547)
	15-16	กรมการข้าว (2550)
ขาวตาแห้ง 17	26-28	งานชื่น (2536)
	24-25	กรมการข้าว (2550)
	29.42 ± 0.50	อารีรัตน์ (2544)
กษ 7	24-28	งานชื่น (2536)
	20-21	กรมการข้าว (2550)
กษ 23	26-30	งานชื่น (2536)
	21-22	กรมการข้าว (2550)
	28-32	งานชื่น (2536)
เหลืองประทิว 123	26-28	กรมการข้าว (2550)
	27-32	งานชื่น (2536)
ปทุมธานี 60	27-28	กรมการข้าว (2550)
	22.90 ± 0.07	อารีรัตน์ (2544)
สุพรรณบุรี 60	17-18	งานชื่น (2536)
	22-23	กรมการข้าว (2550)
	16-17	กรมการข้าว (2550)
สังข์หยดพัทลุง		

ตารางที่ 12 ปริมาณอะไนโอลส์ในข้าวเหนียวไทยบางชนิด

พันธุ์ข้าว	อะไนโอลส์ (เปอร์เซ็นต์)	อ้างอิง
กข 6	5-6	กรมการข้าว (2550)
	6.40 ± 0.74	ศศิธร (2547)
กข 10	6-6.5	กรมการข้าว (2550)
	5.95 ± 0.02	ศศิธร (2547)
ชิวแม่จัน	4.6	กรมการข้าว (2550)
	6.29 ± 0.36	ศศิธร (2547)
สกลนคร	4.9	กรมการข้าว (2550)
	6.98 ± 0.12	ศศิธร (2547)
สันป่าตอง	5-6	กรมการข้าว (2550)
	5.68 ± 0.04	ศศิธร (2547)
ทางยี 71	4.5	กรมการข้าว (2550)
	5.57 ± 0.39	ศศิธร (2547)
เหนียวแพร	5.7	กรมการข้าว (2550)
	6.75 ± 0.93	ศศิธร (2547)
เหนียวอุบล	5.4	กรมการข้าว (2550)
	6.50 ± 0.57	ศศิธร (2547)
กำใน (ข้าวเหนียวคำ)	7.34 ± 0.36	ศศิธร (2547)
กำมุกคทาหาร (ข้าวเหนียวคำ)	6.39 ± 0.58	ศศิธร (2547)
กำคำ่น่วง (ข้าวเหนียวคำ)	6.83 ± 0.33	ศศิธร (2547)
กำพักษ์คำ (ข้าวเหนียวคำ)	7.62 ± 3.15	ศศิธร (2547)

2.3.4.3.2 อะไนโลเพคติน

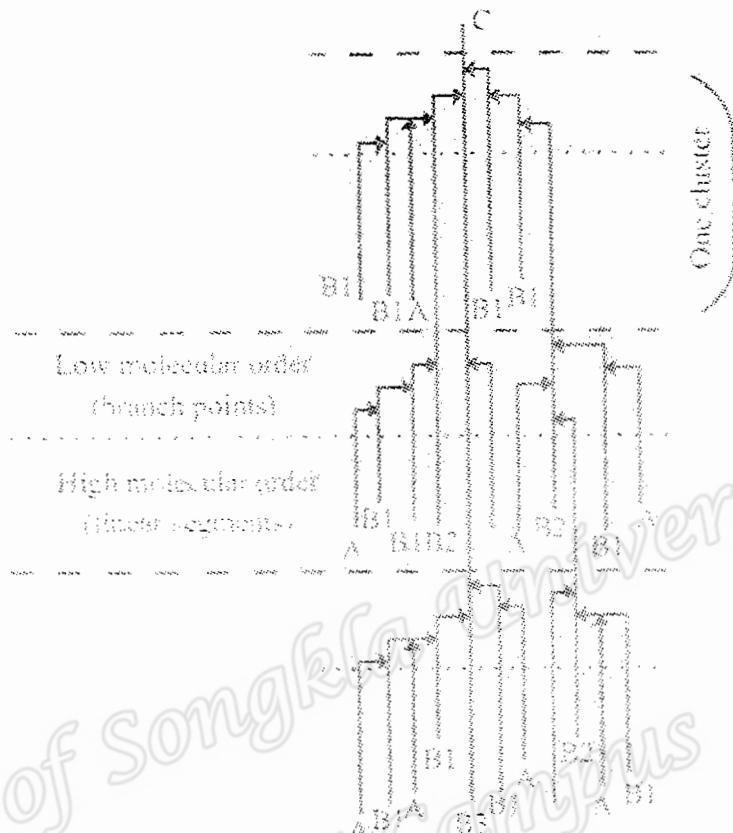
อะไนโลเพคติน เป็นพอลิเมอร์เชิงกิ่งของกลูโคส ซึ่งส่วนที่เป็นเส้นตรงเชื่อมต่อ กันด้วยพันธะ α -1,4 glucosidic linkage และส่วนที่ต่อออกเป็นกิ่งเชื่อมต่อ กันด้วยพันธะ α -1,6 glucosidic linkage จะเป็นพอลิเมอร์สายสั้น มีขนาดโมเลกุล (DP) อยู่ในช่วง 10 ถึง 60 หน่วย ดังรูปที่ 2



รูปที่ 2 โครงสร้างอะไนโลเพคติน

ที่มา: Richardson *et al.* (2000)

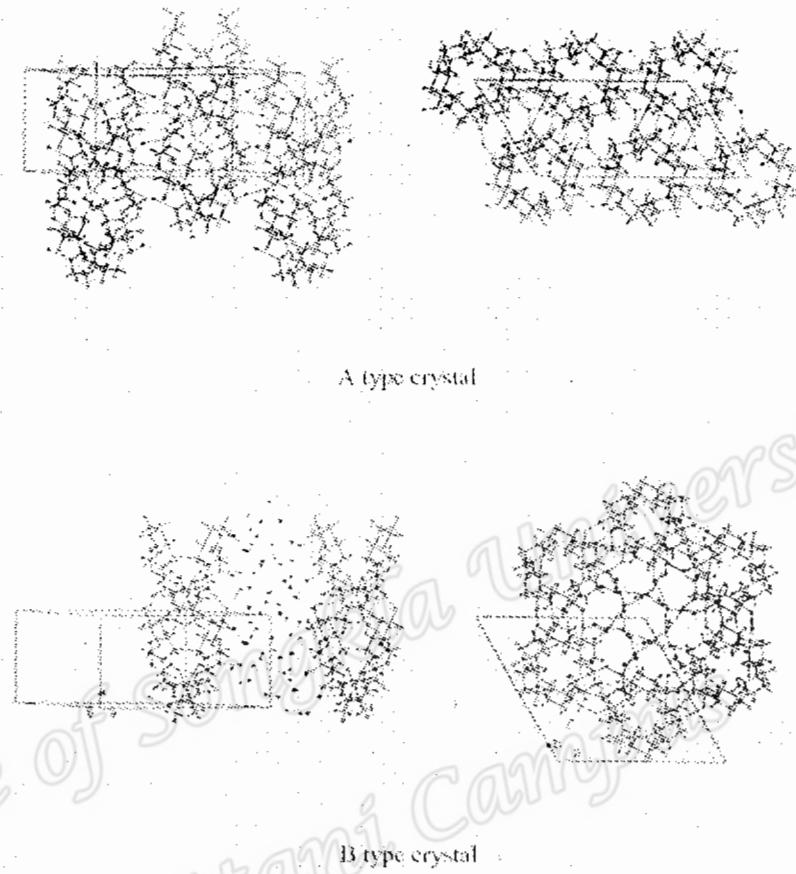
อะไนโลเพคตินเป็นโครงสร้างที่มีกิ่งก้านสาขามากทำให้มีโมเลกุลขนาดใหญ่ โมเลกุลของอะไนโลเพคตินในแป้งแต่ละชนิดจะมีค่าประมาณ 2 ล้านหน่วย หรือมีน้ำหนักโมเลกุลประมาณ 1000 เท่าของอะไนโลส (Eliasson, 2004) โครงสร้างของอะไนโลเพคติน (รูปที่ 3) ประกอบด้วยสายโซ่ 3 แบบ คือ สาย A (A-chain) เป็นสายที่สั้นที่สุด (DP เท่ากับ 6-15) เชื่อมต่อ กับสายอื่นด้วยพันธะ α -1,6 ไม่มีกิ่งเชื่อมต่อ กับสายชนิดนี้ ส่วนสาย B (B-chain) มีโครงสร้างแบบ กิ่งเชื่อมต่อ กับสายอื่นๆ อาจไปต่อ กับสาย A หรือสาย B ก็ได้ สายโซ่แบบ B นี้ยังแบ่งเป็นกลุ่ม ของ B1, B2, B3 และ B4 โดยการแบ่งจะขึ้นอยู่ กับความยาวของสายโซ่ และระยะห่างของคลัสเตอร์ (Cluster) ตัวอย่างเช่น B1 (DP เท่ากับ 15-25) มีระยะห่างเพียง คลัสเตอร์เดียว B2 (DP เท่ากับ 44-50) มีระยะห่างสองคลัสเตอร์ และสาย C (C-chain) เป็นสายแกนซึ่งประกอบด้วยหมู่เรซิวชิ่ง 1 หมู่ ในอะไนโลเพคติน แต่ละโมเลกุล ประกอบด้วยสาย C หนึ่งสายเท่านั้น (Robin *et al.*, 1975)



รูปที่ 3 แบบจำลองสายโซ่ของอะไนโอลิแกติน

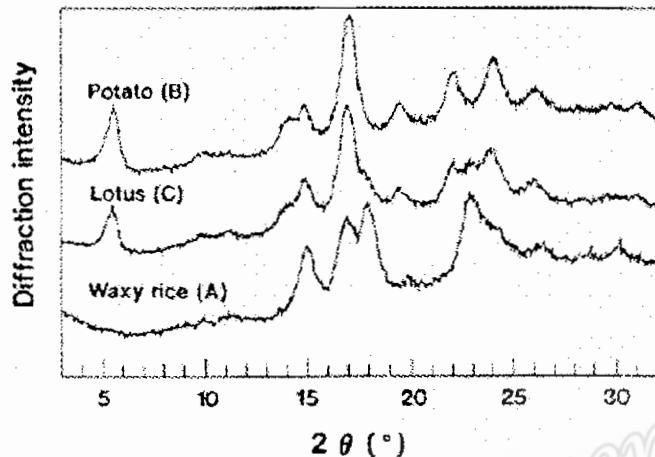
ที่มา: Eliasson (2004)

2.3.4.3.3 การจัดเรียงตัวของโมเลกุลในเม็ดสตาร์ชและลักษณะโครงสร้างผลึก
โมเลกุลของอะไนโอลิแกตินจัดเรียงตัวในเม็ดสตาร์ชในลักษณะเชมิ
คริสตัลไลน์ (Semicrystalline) คือ มีส่วนที่เป็นผลึก (Crystalline) และส่วนที่เป็นอัมฟูรา
น (Amorphous) เรียกว่าส่วนที่เป็นผลึกประกลบไปด้วย Branching point ของอะไนโอลิแกติน และ
ส่วนอัมฟูรา ประกลบด้วยอะไนโอลิแกตินที่เป็นเด่นตรงของกิ่ง และโมเลกุลอะไนโอลิแกตินในการ
ฟอร์มเป็นเม็ดสตาร์ชของอะไนโอลิแกตินมีจุดเริ่มต้นอยู่ภายในเม็ดสตาร์ช เรียกว่า
Hilum ซึ่งสามารถมองเห็นได้โดยการส่องด้วยกล้องจุลทรรศน์ภายในเม็ดสตาร์ช เรียกว่า
โพคาไรซ์จะมองเห็น Maltese Cross ซึ่งเป็นส่วนผลึกของเม็ดสตาร์ช



รูปที่ 4 แบบจำลองโครงสร้างผลึกของสตาร์ชแบบ A และแบบ B
ที่มา: Imberly *et al.* (1991)

สตาร์ชมีโครงสร้างผลึก 2 แบบขึ้นอยู่กับความหนาแน่นในการจัดเรียงตัวของโมเลกุล ได้แก่แบบ A และแบบ B โดยโครงสร้างผลึกแบบ A มีการจัดเรียงของอะไนโลสและอะไนโลเพคติน อย่างหนาแน่น (รูปที่ 4) จากการตรวจรูปแบบโครงสร้างผลึกด้วยเครื่อง XRD จะให้พีก 2θ เท่ากับ 17° และ 17.9° รูปแบบโครงสร้างผลึกแบบ A สามารถพบรากเป็นจากซ้ายพืชต่างๆ ส่วนโครงสร้างผลึกแบบ B มีการจัดเรียงตัวของโมเลกุลออย่างหลวມๆ เนื่องจากมีโมเลกุลของน้ำ 36 โมเลกุลอยู่ต壤คลາง การตรวจดูด้วยเครื่อง XRD พบรากเป็นจากซ้ายพืชต่างๆ แบบ B ให้พีก 2θ เท่ากับ 5.6° ซึ่งเป็นพีกของน้ำ และพีกที่ 17.2° แต่ไม่มีพีกที่ 17.9° สามารถแบบสตาร์ชที่มีโครงสร้างผลึกแบบ B จากเป็นจากพืชหัว (นันฝรั่งดิน) เป็นกลวยดิน และโครงสร้างผลึกแบบ C เกิดจากการเรียงตัวทึ้งแบบ A กับ B คือ จะมีพีก 2θ เท่ากับ 5.6° และ 17.9° ซึ่งพบจากเป็นถัว (Hizukuri, 1996) ดังรูปที่ 5



รูปที่ 5 รูปแบบโครงสร้างผลึกของสตาร์ช 3 แบบจากการวิเคราะห์ด้วย XRD
ที่มา: Hizukuri (1996)

2.3.4.3.4 รูปร่างและขนาดของเม็ดสตาร์ชข้าว

Ong and Blanshard (1995a) ศึกษาขนาดของสตาร์ชข้าวในกลุ่มอินเดียจำนวน 11 พันธุ์ พนวณว่า เม็ดสตาร์ชข้าวมีขนาดอยู่ในช่วง 4-7 ไมโครเมตร และจากการศึกษาของ Li and Yeh (2001) พนวณว่าเม็ดสตาร์ชข้าวจากประเทศไต้หวันมีขนาดเฉลี่ย 6.4 ไมโครเมตร

Sodhi and Singh (2003) ศึกษารูปร่างและขนาดของสตาร์ชข้าวจากอินเดียจำนวน 5 พันธุ์คือ PR-106, PR-114, PR-103, IR-8 และ PR-113 ด้วยเครื่อง SEM ผลการทดลองพบว่าเม็ดสตาร์ชส่วนมากมีรูปร่างแบบ polyhedral และมีขนาดในช่วง 2.4-5.4 ไมโครเมตร ดังตารางต่อไปนี้

ตารางที่ 13 รูปร่างและขนาดของสตาร์ชข้าวของประเทศไทยอินเดียบางชนิด

พันธุ์ข้าว	ขนาดเม็ดสตาร์ช (ไมโครเมตร)	รูปร่างเม็ดสตาร์ช
PR-106	3.1-4.8	Hexagonal
PR-114	2.4-4.2	Polyhedral
PR-103	2.5-3.5	Polyhedral
PR-113	3.1-5.4	Polyhedral
IR-8	2.6-4.8	Polyhedral

ที่มา: Sodhi and Singh (2003)

Jacquier *et al.* (2006) ศึกษาขนาดของเม็ดสตาร์ชที่มีผลต่อความหนืดของสารละลายสตาร์ช โดยตัวอย่างเป็นสตาร์ชจากข้าวเหนียวและข้าวเจ้า (อะไนโอลส 11 เปอร์เซ็นต์) ด้วยเครื่องวัดความหนืด (Rheometer) ผลการทดลองพบว่าเม็ดสตาร์ชข้าวเหนียวดิบมีขนาด 6 ไมโครเมตร แต่เมื่อมีการเพิ่มอุณหภูมิให้แก่สารละลาย เม็ดสตาร์ชจะมีการพองตัวมีขนาด 17 ไมโครเมตร ที่อุณหภูมิ 67 องศาเซลเซียส เช่นเดียวกับสตาร์ชข้าวเจ้า ที่มีการพองตัวแบบสองขั้นตอน โดยที่อุณหภูมิ 55-70 องศาเซลเซียส เม็ดสตาร์ชจาก 6 ไมโครเมตร พองตัวเป็น 10 ไมโครเมตร และที่อุณหภูมินากกว่า 90 องศาเซลเซียส เม็ดสตาร์ชพองตัวมีขนาด 16 ไมโครเมตร

2.3.5 คุณภาพการหุงต้ม การรับประทาน และการแปรรูป (Cooking, eating and processing qualities)

2.3.5.1 คุณภาพการหุงต้ม

คุณภาพในการหุงต้ม (Cooking qualities) หมายถึง การยึดตัวของเมล็ดข้าว และการขยายปริมาตรของข้าวหลังจากการหุง การอุ่นน้ำของข้าวสุก และปริมาณของของแข็งที่ละลายในน้ำข้าวสุก (Juliano, 1985) โดยมีผลมาจากการปัจจัยหลัก 3 ข้อ คือ ความแตกต่างของพันธุ์ข้าว อายุ การเก็บรักษา และกระบวนการแปรรูป คุณภาพในการหุงต้ม มีผลมาจากการหุงต้มข้าว ขึ้นอยู่กับพันธุ์ข้าว สามารถตรวจวัดได้จากลักษณะปรากฏของข้าวหุงสุก หรือจากเนื้อสัมผัสของข้าวหุงสุก การสำรวจวิธีการหุงต้มของประชากรทั่วโลก สามารถแบ่งออกได้เป็น 7 วิธีคือ (Juliano, 1985) การหุงต้มข้าวในเตาอบ การหุงต้มข้าวด้วยปริมาณน้ำน้อย การหุงต้มข้าวด้วยปริมาณน้ำปานกลาง การหุงต้มข้าวด้วยปริมาณน้ำมาก การนึ่ง การนึ่งแบบเติมน้ำมัน และการหุงต้มข้าวในน้ำเดินน้ำมัน สำหรับการหุงต้มข้าวเมล็ดขาวในประเทศไทย เพื่อให้ได้วิธีที่ดีที่สุดตามสภาพข้าว เช่นข้าวที่มีอะไนโอลสสูง เป็นข้าวชนิดร่วนแข็ง นิยมใส่น้ำมากกว่าข้าวที่มีอะไนโอลสต่ำกว่า ในระหว่างการหุงต้ม เมล็ดข้าวจะสูญเสียไว้ เมื่อเมล็ดสุกแต่ยังน้ำเหลืออยู่ ต้องหุงต้มต่อไปอีกสักครู่จะช่วยให้เมล็ดข้าวสุกน้ำเพิ่มมากขึ้น ช่วยลดความแข็งกระด้างของข้าวสุกได้ ในการตทรงกันข้าว ข้าวที่มีอะไนโอลสต่ำ ต้องระวังในการใช้ปริมาณน้ำ เพราะถ้าน้ำมากไป ทำให้ข้าวที่ได้น้ำสัมผัสไม่ดี อย่างไรก็ตามการหุงต้มข้าวครั้งละมากๆ อัตราการระเหยของน้ำในระหว่างการหุงต้มจะลดลง จึงต้องลดปริมาณน้ำส่วนนี้ลง และควรปรับน้ำหนักข้าว และน้ำให้เป็นปริมาตร ดังนั้นวิธีการหุงต้มข้าวสุกจึงมีผลโดยตรงต่อคุณภาพการหุงต้มซึ่งเกี่ยวข้องกับพันธุ์ข้าว โดยพันธุ์ข้าวที่แตกต่างกัน เช่น ข้าวเจ้า และข้าวเหนียว จะต้องปรับปรุงวิธีการหุงต้มให้ได้ลักษณะที่ตรงตามผู้บริโภคต้องการ

Sakai *et al.* (1996) ศึกษาปร่างและลักษณะของเมล็ดข้าวที่เปลี่ยนไปหลังจากการหุง โดยตัวอย่างที่ใช้ในการทดลองคือข้าวพันธุ์ Nipponbare, Bluebonnet 50, Jhona 349 และ Arborio วิเคราะห์หาความยาวและความกว้างของเมล็ดข้าว และอัตราการยึดตัว พบว่า ข้าวพันธุ์ Bluebonnet 50 มีความยาวของเมล็ดมากที่สุดคือ 7.75 มิลลิเมตร ส่วนข้าวพันธุ์ Nipponbare มีความยาวของเมล็ดน้อยที่สุดคือ 5.39 มิลลิเมตร ข้าวพันธุ์ Arborio มีความกว้างของเมล็ดมากสุดคือ 3.47 มิลลิเมตร และข้าวพันธุ์ Bluebonnet 50 มีความกว้างของเมล็ดน้อยสุดคือ 2.18 มิลลิเมตร ผลการวิเคราะห์อัตราการยึดตัวของเมล็ดข้าวหลังการหุงพบว่า ข้าวพันธุ์ Bluebonnet 50 มีอัตราการยึดตัวมากสุดคือ 3.45

Yadav and Jindal (2007) ศึกษาผลของการหุงต้มค่าการคุณชั้บน้ำและการสูญเสียปริมาณของเยื่องของข้าว โดยใช้ข้าวจำนวน 10 พันธุ์ที่มีปริมาณอะไนโอลสต่างกัน (16-29 เปอร์เซ็นต์) คือ KDML 105, HKLG, HSPR, SPR 60, RD 7, RD 23, SPR 90, SPR 1, CNT 1 และ LPT 123 พบว่าเมื่อเพิ่มระยะเวลาในการหุงต้มขึ้น เมล็ดข้าวมีความชื้นเพิ่ม แต่การคุณชั้บน้ำลดลง เพราะเมื่อเพิ่มอุณหภูมิขึ้น พันธุ์ไชโครเจนภายในเม็ดสตาร์จะคลายตัวมากขึ้น ทำให้ในช่วงแรกที่มีการเพิ่มอุณหภูมิ เม็ดสตาร์มีการคุณชั้บน้ำเข้าไปมากขึ้น แต่เมื่อเม็ดสตาร์พองตัวเต็มที่แล้วเม็ดสตาร์แตกตัว อัตราการคุณชั้บน้ำจะน้อยลง และในระหว่างการหุงต้ม เมื่อมีการเพิ่มอุณหภูมิ เมล็ดข้าวจะมีการสูญเสียของเยื่องที่คลายได้มากขึ้น คืออะไนโอลส และอะไนโอลเพคตินสายสั้นๆ

2.3.5.2 คุณภาพการรับประทาน

คุณภาพการรับประทานคือคุณภาพที่เกี่ยวข้องกับเนื้อสัมผัสของข้าว เช่น ความแน่นเนื้อ (Firmness) ความแข็ง (Hardness) ความเหนียวติดกัน (Adhesiveness) ความยืดหยุ่น (Springiness) ความเกาะติดกัน (Cohesiveness) ความเหนียวขึ้น (Gumminess) และกลิ่นรสที่ได้จากข้าวหุงสุก มีความสัมพันธ์โดยตรงกับคุณภาพการหุงต้ม เพื่อให้ได้เนื้อสัมผัสของข้าวที่ดี นอกจากการทดสอบทางประสาทสัมผัสแล้ว การทดสอบลักษณะเนื้อสัมผัสสามารถทำได้โดยใช้เครื่องวิเคราะห์เนื้อสัมผัสแบบต่างๆ เช่น เทกซ์เจอโรมิเตอร์ (Texturometer) เครื่องยนต์เวอร์เซล เทสติ้ง (Universal testing machine) และเครื่องเชิร์ฟเรส (Shear press) การทดสอบคุณภาพการรับประทานที่ตรงที่สุดคือ การทดสอบโดยประสาทสัมผัสของผู้ชิม ที่ผ่านการฝึกฝน 3-24 คน หรือผู้บริโภค 30-100 คน และจำนวนตัวอย่างที่ให้ชิมเวลาเดียวกันประมาณ 3-20 ตัวอย่าง ลักษณะของข้าวหุงสุกที่ประเมิน คือ เนื้อสัมผัส (ความนุ่ม หรือความแข็ง หรือกระด้าง ความเกาะตัวกัน หรือความเหนียวติดกัน) รสชาติ ลักษณะป่อง และความขาวหรือสี การเตรียมตัวอย่างขึ้นอยู่กับลักษณะของเนื้อสัมผัสที่ถูกผู้ชิม หรือผู้บริโภคคุ้นเคย ปัจจัยที่เกี่ยวข้องและมีผลต่อเนื้อสัมผัสของ

ข้าวหุงสุก ได้แก่ พันธุ์ข้าว องค์ประกอบทางเคมี สมบัติทางเคมี เชิงพิสิกส์ การปฏิบัติการหลังการเก็บเกี่ยว และวิธีการหุงต้ม

Ong and Blanchard (1995a) ศึกษาผลของปริมาณและขนาดโมเลกุลอะไมโลส และ อะไมโลเพคตินในสตาร์ชต่อเนื้อสัมผัสของข้าวในกลุ่มของข้าวอินดิการจำนวน 11 พันธุ์ ผลการทดลองพบว่า ปริมาณอะไมโลสและอะไมโลเพคตินของข้าวแต่ละชนิดมีความแตกต่างกัน และ มีความสัมพันธ์กับเนื้อสัมผัสของข้าวหุงสุกคือ ข้าวที่มีปริมาณอะไมโลสสูง จะมีเนื้อสัมผัสของข้าว แข็งกว่าข้าวที่มีปริมาณอะไมโลสต่ำ นอกจากนี้พบว่าสายโมเลกุลชนิด B ที่มีความยาว DP เท่ากับ 92-98 มีผลทำให้เนื้อสัมผัสของข้าวแข็ง เนื่องจากโมเลกุลที่มีสายยาวมีโอกาสในการเกิดปฏิกิริยา กับ ไขมัน โปรตีน และโพลีแซคคาไรด์อื่นๆ ได้ง่าย ข้าวที่สุกจึงมีเนื้อสัมผัสที่แข็ง

Perdon *et al.* (1999) ศึกษาผลกระทบจากการเกิดริโโทรกราเดชั่นของสตาร์ชใน ข้าวหุงสุกจากข้าวเมล็ดยาวที่มีอะไมโลสสูง (Cypress) และข้าวเมล็ดปานกลางที่มีอะไมโลสต่ำ (Bengal) ซึ่งเก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิ -13, 3, 20 และ 36 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 1, 48 และ 96 ชั่วโมง เปรียบเทียบความสัมพันธ์ระหว่างเนื้อสัมผัสของข้าวสุก วัดด้วยเครื่องวิเคราะห์เนื้อสัมผัส เป็นค่าความแข็งและความเหนียว กับการเกิดริโതกราเดชั่นของสตาร์ชด้วยเครื่อง DSC พบว่าการเก็บรักษาข้าวหุงสุกที่ -13 และ 3 องศาเซลเซียส เวลานานขึ้นทำให้ความแข็งของข้าวหุงสุกเพิ่มขึ้น ในขณะที่ความเหนียวลดลง ทำนองเดียวกันกับระดับของการเกิดริโതกราเดชั่นของสตาร์ชในข้าว ทั้ง 2 พันธุ์เพิ่มขึ้น

Leelayuthsoonthorn and Thipayarat (2006) ศึกษาสภาวะการหุงต่อการเปลี่ยนแปลงของเนื้อสัมผัสและโครงสร้างของข้าวขาวดอกมะลิ 105 โดยใช้สภาวะการหุงที่ 80, 100, 120 และ 140 องศาเซลเซียส และที่ความดัน 0, 0.1, 0.3 และ 0.5 เมกะบาร์ascal ผลการทดลองพบว่า เนื้อสัมผัสของข้าวหุงสุกที่อุณหภูมิสูงจะมีความนุ่มและมีความเหนียวมากกว่า แต่เมล็ดข้าวจะมีความหวานน้อยกว่าข้าวที่หุงที่อุณหภูมิต่ำ การศึกษาโครงสร้างของข้าวด้วยเครื่อง SEM พบว่าการหุงข้าวที่อุณหภูมิสูงขึ้นมีผลต่อการทำลายโครงสร้างของเมล็ดข้าวมากขึ้น ซึ่งการหุงข้าวโดยใช้อุณหภูมิสูงๆ มีผลต่อการเพิ่มปริมาณรูพรุนของเมล็ดข้าว โดยเมล็ดข้าวจะมีลักษณะที่คล้ายฟองน้ำ จะเกิดขึ้นในชั้นเยื่อโคลเกสเปริมชั้นใน ส่งผลให้เมล็ดข้าวมีลักษณะนุ่มนากขึ้น และเมล็ดข้าวจะมีผิวสัมผัสที่เรียบ

2.3.5.3 คุณภาพในการแปรรูป

คุณภาพในการแปรรูป หมายถึง คุณภาพของข้าวที่เหมาะสมในการแปรรูปเป็นผลิตภัณฑ์ต่างๆซึ่งมีความเกี่ยวข้องกับคุณสมบัติทางกายภาพและเคมีของข้าวพันธุ์นั้นๆ สมบัติดังกล่าว ได้แก่การเกิดเจลาทีไนเซชัน และการเกิดคริสตัลกรานเดชัน

2.3.5.3.1 การเกิดเจลาทีไนซ์

เจลาทีไนเซชัน เป็นกระบวนการที่เกิดขึ้นเมื่อสารละลายสตาร์ช ได้รับความร้อนทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของหมู่ไฮดรอฟอกซิล (Hydroxy group) คือพันธะไฮดโรคเจนเกิดการคลายตัว ดูดน้ำ และพองตัว ทำให้น้ำเปลี่ยนมีความหนืดและใสขึ้น ความหนืดที่เปลี่ยนไป สามารถวิเคราะห์ได้ด้วย Brabender Visco Amylograph, Rapid Visco Analyzer และ Viscometer การเปลี่ยนแปลงนี้ไม่สามารถผันกลับได้ สตาร์ชจะสูญเสียความสามารถในการบีบตันแบบแสดงโพล่าไรซ์ และสูญเสียความเป็นผลึก (Slade and Levine, 1988) อุณหภูมิที่สารละลายนีเริ่มเกิดความหนืดเรียกว่า อุณหภูมิเจลาติไนซ์

การตรวจสอบอุณหภูมิในการเกิดเจลาทีไนเซชันของเมล็ดข้าว ทำได้ด้วยการวัดการสลายตัวของเมล็ดข้าวในสารละลายค่าง (กรรมการข้าว, 2552) และด้วยวิธีการเปลี่ยนแปลง พลังงานความร้อนที่ใช้ในการเกิดเจลาทีไนเซชันด้วยเครื่อง DSC ทำให้ทราบถึงอุณหภูมิเริ่มต้นในการเปลี่ยนแปลง (Onset, T_o) ค่าอุณหภูมิสูงสุด (Peak, T_p) ค่าอุณหภูมิสุดท้าย (Endset, T_e) และค่าพลังงานอเลหาลปี (Enthalpy) ของการเกิดเจลาทีไนเซชัน ปัจจัยที่มีผลต่ออุณหภูมิการเกิดเจลาทีไนเซชัน เช่น การจัดเรียงตัวและความแข็งแรงของโมเลกุลของสตาร์ช องค์ประกอบทางเคมีนอกจากนี้สัดส่วนของอะไนโอลสต์อะไนโอลเพคตินและปริมาณฟอสฟอรัสก็มีผลต่อการเกิดเจลาทีไนเซชันด้วย (Tester, 1997) แต่พบว่าขนาดโมเลกุลของอะไนโอลสต์อะไนโอลเพคติน ไม่มีผลต่อค่าพลังงานอเลหาลปีในการเกิดเจลาทีไนเซชัน (Chiang and Yeh, 2002) อุณหภูมิในการเกิดเจลาทีไนเซชันของแป้งจะแตกต่างกับสตาร์ช โดยที่สตาร์ชมีค่า T_o , T_p , และ T_e ต่ำกว่าของแป้งเนื่องจากแป้งมีองค์ประกอบทางเคมีเช่น ไขมัน และโปรตีนสูงกว่าสตาร์ช แต่สตาร์ชมีค่าอเลหาลปีสูงกว่าของแป้ง

Normand and Marshall (1989) ศึกษาการเกิดเจลาทีไนเซชันของเมล็ดข้าวและแป้งข้าวด้วย DSC พบว่าเมล็ดข้าวจะแสดงการเปลี่ยนแปลงการดูดความร้อนสองครั้ง โดยในครั้งแรกเกิดในช่วงอุณหภูมิ 60-70 องศาเซลเซียส พิกที่ได้จะเล็กและแคบ ช่วงที่สองเกิดที่ 80-90 องศาเซลเซียส พิกที่ได้จะใหญ่กว่า แต่แป้งข้าวจะดูดความร้อนเพียงครั้งเดียวเนื่องจากโครงสร้างไม่สมบูรณ์ เพราะโครงสร้างบางส่วนของแป้งข้าว เช่น ผนังเซลล์ถูกทำลายในระหว่างการบดแห้ง ดังนั้นค่าอเลหาลปีในการเกิดเจลาทีไนเซชันของเมล็ดข้าวสูงกว่าแป้งข้าวประมาณ 40 เปอร์เซ็นต์

Li and Yeh (2001) ศึกษาการพองตัวของสตาร์ชจากถั่วพืช จากรากและหัวในช่วงอุณหภูมิจาก 55 –95 องศาเซลเซียส พบร้าสตาร์ชมันฝรั่งมีการพองตัวสูงสุด สตาร์ชข้าวโพดที่มีอะไนี โลสสูงมีการพองตัวต่ำสุด และพบว่าสตาร์ชมันฝรั่ง สตาร์ชาคุและสตาร์ชข้าวโพดเหนียวมีการพองตัวสูงถึงอุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส และเริ่มลดลงที่อุณหภูมิสูงขึ้น

Noosuk *et al.* (2003) ศึกษากำลังในการพองตัวและความสามารถในการละลายของสตาร์ชข้าวไทยพันธุ์ กข6 พันธุ์หอมมะลิ และพันธุ์สุพรรณบุรี พบว่าสตาร์ชข้าวที่มีปริมาณอะไนีโลสต่ำ (กข6) มีกำลังในการพองตัวสูงที่สุด (33.54-34.92) และมีความสามารถในการละลายต่ำ (6.00-8.50 เปลอร์เซ็นต์) เมื่อเปรียบเทียบกับสตาร์ชจากข้าวพันธุ์อื่น กำลังการพองตัวของสตาร์ชข้าวเหล่านี้ลดลงแบบเชิงเส้นเมื่อมีปริมาณอะไนีโลสเพิ่มขึ้น ในขณะที่ความสามารถในการละลายมีค่าลดลงเมื่อปริมาณอะไนีโลสลดลง การพองตัวของเม็ดสตาร์ชเป็นผลเนื่องจากพันธุ์ไฮโครเจนในโครงสร้างผังของเม็ดสตาร์ชถูกทำลาย จากนั้นโมเลกุลของน้ำเข้ามายังก้นหมู่ไฮดรอกซิลิสระการมีปริมาณอะไนีโลสในปริมาณมาก ช่วยเสริมให้อันตราริกิษะระหว่างโมเลกุลภายในเม็ดสตาร์ชมีความแข็งแรงมากขึ้น ทำให้การจับกันระหว่างโมเลกุลของน้ำกันหมู่ไฮดรอกซิลที่เป็นอิสระในสายโมเลกุลของสตาร์ชมีค่าลดลงและทำให้การพองตัวของเม็ดสตาร์ชต่ำลง แต่สตาร์ชที่มีปริมาณอะไนีโลสสูงก็จะมีปริมาณอะไนีโลสที่ละลายออกมากจากเม็ดสตาร์ชสูงด้วย

รุ่งนภา และคณะ (2546) ศึกษาการเกิดเจลาทีไนเซชันของสตาร์ชข้าวไทยจำนวน 16 พันธุ์ คือ ขาวคอโนมะลี 105 ปทุมธานี ชัยนาท 1 สุพรรณบุรี 90 เหลืองประทวิ 123 กข23 กข6 เหนียวสันป่าตอง พิษณุโลก 1 สุพรรณบุรี 1 พิษณุโลก 2 เนียงพัทลุง สังข์ทัย ขาวห้าร้อย กข15 และเจ็กเซย ด้วยเครื่อง DSC ผลการศึกษาพบว่าอุณหภูมิในการเกิดเจลาทีไนเซชันของสตาร์ชข้าวใหม่ลดลงกับอุณหภูมิในการเปลี่ยนแปลงความหนืด (Pasting temperature) ที่ตรวจสอบด้วยเครื่อง Rapid visco analyzer (RVA) โดยอุณหภูมิเริ่มต้นในการเกิดเจลาทีไนเซชันของสตาร์ชข้าวที่มีปริมาณอะไนีโลสสูงจะสูงกว่าในสตาร์ชที่มีปริมาณอะไนีโลสต่ำ เพราะโครงสร้างของอะไนีโลสในสตาร์ชที่สามารถเกิดเป็นสารประกอบเชิงซ้อนกับไขมัน ทำให้โมเลกุลของอะไนีโลสมีลักษณะเกลียวม้วน ทำให้โครงสร้างมีความแข็งแรงมากขึ้น จึงส่งผลให้เกิดเจลาทีไนเซชันที่อุณหภูมิสูงกว่า

ดังนั้นสตาร์ชข้าวแต่ละชนิดจึงมีเจลาทีไนเซชันต่างกัน ดังตารางที่ 14 จะเห็นว่า ข้าวเหนียวมี T_g ที่ต่ำกว่าข้าวเจ้าคืออยู่ในช่วง 49.00-67.29 องศาเซลเซียส ในขณะที่ข้าวเจ้ามี T_g อยู่ในช่วง 66.00-66.84 องศาเซลเซียส อุณหภูมิในการเกิดเจลาทีไนเซชันมีความสำคัญต่อการแปรรูปข้าว

ตารางที่ 14 อุณหภูมิในการเกิดเจลไฟน์เซรชั่นของสารพาราฟิน้ำ propane

พันธุ์ข้าว		T_o (°C)	T_p (°C)	T_c (°C)	ΔH (J/g)	อ้างอิง
Waxy rice	RD 6	60.74	67.75	74.32	14.15	Lumdubwong <i>et al.</i> (2005)
	RD 8	62.43	67.75	74.62	14.40	Lumdubwong <i>et al.</i> (2005)
	HY 71	61.30	66.58	73.77	16.50	Lumdubwong <i>et al.</i> (2005)
SMJ		61.58	67.62	74.26	16.53	Lumdubwong <i>et al.</i> (2005)
PR 103		67.29	71.94	78.04	11.88	Sodhi and Singh (2003)
IR 65		49.00	67.60	84.70	15.00	Sodhi and Singh (2003)
IR 29		52.00	68.50	83.70	13.80	Tester and Morrison (1990)
Malagkit Sungsong		51.00	67.60	85.3	14.40	Tester and Morrison (1990)
Iniang-iang		65.00	76.70	90.50	17.20	Tester and Morrison (1990)
Perurutong NBA		64.00	77.20	93.50	18.40	Tester and Morrison (1990)
Nathasiq		64.70	78.80	93.30	17.80	Tester and Morrison (1990)
Non waxy rice	PR 114	66.38	70.09	74.75	8.97	Sodhi and Singh (2003)
	IR 8	66.33	69.74	74.08	8.55	Sodhi and Singh (2003)
	PR 113	66.00	69.75	75.08	9.49	Sodhi and Singh (2003)
	PR 106	66.84	70.07	74.27	8.16	Sodhi and Singh (2003)

2.3.5.3.2 การเกิดริโทรกราเดชัน

การเกิดริโทรกราเดชันหรือการคืนตัว เป็นผลมาจากการจัดเรียงตัวของสายโนมเลกุลอะไนโลสหลังจากผ่านการเกิดเจลาทีไนซ์แล้ว สายโนมเลกุลอะไนโลสที่อยู่ใกล้กันจะเกิดการจัดเรียงตัวใหม่และยึดกันด้วยพันธะไฮโครเจนระหว่างโนมเลกุล (Zhou et al., 2002) เกิดเป็นร่างแหลมมิติโครงสร้างใหม่ที่สามารถอุ้มน้ำและไม่มีการดูดน้ำข้ามอาดี มีความคงตัวมากขึ้น เกิดลักษณะเหล่านี้ว่าคล้ายฟิล์มหรือผลึกเรียกปรากฏการณ์นี้ว่า การเกิดริโทรกราเดชัน หรือ การคืนตัว หรือ Setback เมื่อผลดัชนีของหักมุมให้ต่ำลงไปอีก ลักษณะการเรียงตัวของโครงสร้างจะแน่นมากขึ้น โนมเลกุลอิสระของน้ำที่อยู่ภายในจะถูกบีบออกนานอกเจล เรียกว่า ซินเนอรีซีส์ (Syneresis) ปรากฏการณ์ที่สองนี้จะทำให้เจลมีลักษณะขาวขุ่นและความหนืดเพิ่มขึ้น การคืนตัวของสตาร์ช เมื่อผลดัชนีของสารละลายลงอย่างช้าๆ จะเกิดตะกอน แต่ถ้าลดดัชนีของหักมุมลงอย่างรวดเร็ว จะทำให้เกิดเจล

ปัจจัยที่เกี่ยวข้องและมีผลต่อการเกิดริโทรกราเดชัน ได้แก่ ปริมาณอะไนโลส ปริมาณน้ำและอุณหภูมิ โดยปริมาณและขนาดอะไนโลสและอะไนโลเพคติน มีความสำคัญต่อการคืนตัวของสตาร์ช สตาร์ชที่มีปริมาณอะไนโลสสูงจะเกิดการคืนตัวได้มากและเร็วกว่าสตาร์ชที่มีอะไนโลสต่ำเนื่องจากเป็นโนมเลกุลที่เป็นเส้นตรงเกิดการเชื่อมต่อกันได้ง่ายกว่า จนเป็นโครงสร้างที่หนาแน่นเป็นเจลหรือตะกอน (สุนันทา, 2549) ปริมาณน้ำในเจลของสตาร์ชมีความสำคัญมากต่อการเกิดริโทรกราเดชัน ซึ่งการเกิด ในเจลของ สตาร์ชจะเกิดขึ้นได้ในเจลที่ประกอบด้วยสตาร์ชระหว่าง 10-80 เปอร์เซ็นต์ และเกิดสูงสุดในเจลที่ประกอบด้วยสตาร์ช 50-55 เปอร์เซ็นต์ (Eliasson and Gudmundsson, 1996)

Kim et al. (1997) ศึกษาการเกิดริโทรกราเดชันของแป้งข้าวเจ้าที่ความเข้มข้นของแป้งต่างกันคือ 10 และ 50 เปอร์เซ็นต์ เป็นเวลา 1, 3 และ 6 วัน ด้วยเครื่อง DSC พบว่า แป้งข้าวที่มีความเข้มข้นสูง (50 เปอร์เซ็นต์) มีค่าการเกิดริโทรกราเดชันสูงกว่าแป้งที่มีความเข้มข้นต่ำ (10 เปอร์เซ็นต์) และแป้งข้าวที่มีปริมาณอะไนโลสสูงเกิดริโทรกราเดชันได้มากกว่า และเร็วกว่าแป้งข้าวที่มีปริมาณอะไนโลสต่ำ ซึ่งมีความสัมพันธ์กับคุณภาพในการรับประทานของข้าว เนื่องจากข้าวที่มีอะไนโลสสูงทำให้มีเนื้อสัมผัสที่แข็งกว่าข้าวที่มีอะไนโลสต่ำ และยังมีความสัมพันธ์กับคุณภาพในการแปรรูปอีกด้วย เพราะสตาร์ชที่มีอะไนโลสสูง จะส่งผลให้ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีความสามารถในการคืนตัวมากขึ้น ทำให้มีเนื้อสัมผัสที่แข็ง

Vandepitte et al. (2003) ศึกษาผลของโครงสร้างของอะไนโลเพคตินต่อการเกิดริโทรกราเดชันและเนื้อสัมผัสของเจลจากสตาร์ชข้าว ตัวอย่างที่ใช้ศึกษาประกอบด้วยข้าวเหนียวที่มี T_g ต่ำจำนวน 5 พันธุ์ ข้าวเจ้าที่มี T_g ต่ำ 3 พันธุ์ ข้าวเจ้าที่มี T_g ปานกลาง 4 พันธุ์ และข้าวเจ้าที่มี T_g สูง

จำนวน 3 พันธุ์ ตรวจระดับการเกิดริโโทรกราเดชันด้วย DSC และเนื้อสัมผัสของเจล (ตัวอย่างเข้มข้น 8 เปอร์เซ็นต์) ผลการทดลองพบว่าการเกิดริโตรกราเดชันและเนื้อสัมผัสของเจลมีความสัมพันธ์กับปริมาณของอะไนโอลอสบริสุทธิ์ (AAM) อะไนโอลอสอิสระ (FAM) อะไนโอลอสไลปิดคอมเพล็กซ์ (LAM) และความขาวของสายโซ่อ่อนไนโอลอเพคติน ตัวอย่างที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิปกติ (Ambient) จะมีการเกิดริโตรกราเดชันที่ไม่สัมพันธ์กับปริมาณ AAM และ FAM แต่การเก็บรักษาตัวอย่างที่อุณหภูมิ 6 องศาเซลเซียส พบว่าการเกิดริโตรกราเดชันมีความสัมพันธ์เชิงลบกับปริมาณ AAM และ FAM นอกจากนี้ปริมาณของ LAM มีความสัมพันธ์เชิงบวกกับการเกิดริโตรกราเดชัน เนื่องจากการเกิดหลักใหม่ร่วมกันระหว่างไขมันกับอะไนโอลอส สารชี้ขาวที่มีองค์ประกอบของสายอะไนโอลอเพคตินในช่วง DP 6-9 และ DP>25 จะส่งผลให้การเกิดริโตรกราเดชันต่ำลง ในขณะที่สายของอะไนโอลอเพคตินเท่ากับ DP 12-22 จะสนับสนุนการเกิดริโตรกราเดชัน ผลการศึกษานี้เนื้อสัมผัสของเจลพบว่า ความแน่นเนื้อและความแข็งของเจลมีค่าเพิ่มขึ้น แต่ความยืดหยุ่นลดลงเมื่อมีปริมาณของ AAM และ FAM เพิ่มขึ้น และขนาดของอะไนโอลอเพคตินไม่มีความสัมพันธ์กับเนื้อสัมผัสของเจล

2.3.6 ความสัมพันธ์ของสมบัติทางกายภาพ และทางเคมีที่มีต่อคุณภาพในการหุงต้ม การแปรรูป และการรับประทาน

Ong and Blanshard (1995b) ศึกษาผลของคุณสมบัติทางเคมีทางกายภาพต่อเนื้อสัมผัสของข้าวสุก โดยวิเคราะห์คุณสมบัติของเจลด้วยเครื่อง RVA อุณหภูมิในการเกิดเจลาทีนเซชันด้วยเครื่อง DSC ปริมาณอะไนโอลอส ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ระหว่างการหุง และความบุ่นของเมล็ดข้าวสุก ผลการทดลองพบว่าปริมาณอะไนโอลอสที่ละลายออกมาระหว่างการหุงต้มมีความสัมพันธ์กับเนื้อสัมผัสของข้าวสุก โดยปริมาณอะไนโอลอสที่ละลายออกมานี้น้อยกว่าปริมาณอะไนโอลอสในข้าวดิบ อุณหภูมิในการเกิดเจลาทีนเซชันไม่มีความสัมพันธ์กับเนื้อสัมผัสของข้าวสุก แต่มีความสัมพันธ์กับเปอร์เซ็นต์ความเป็นผลลัพธ์ของสารต้านทานระหว่างการหุงต้ม พบว่าโนเลกุลสายขาวของอะไนโอลอเพคติน (DP 92-98) จะไม่ละลายออกมานามากเมื่อสารต้านทานดังนั้นในระหว่างการหุงต้ม หากมีการละลายของอะไนโอลอสออกมากเมื่อสารต้านทานมาก ข้าวจะมีเนื้อสัมผัสที่นุ่มนวลขึ้น

Fredriksson *et al.* (1998) ศึกษาคุณสมบัติด้านเคมีเชิงฟิสิกส์ของสารต้านทาน ข้าวไรน์ ข้าวบาร์เลย์ (ไม่มีอะไนโอลอส อะไนโอลอสสูง และอะไนโอลอสปานกลาง) ข้าวโพดอะไนโอลอสสูง ถั่ว และมันฝรั่ง (อะไนโอลอสสูง และอะไนโอลอสปานกลาง) ศึกษาโครงสร้างอะไนโอลอเพคตินด้วย Hight Performance Size Exclusion Chromatography และศึกษาผลของอะไนโอลอเพคตินที่มีต่อการเกิดเจลาทีนเซชันและริโตรกราเดชัน ด้วย DSC ผลการทดลองพบว่าสารต้านทานมันฝรั่งมีการเกิดริโตรกราเดชันได้สูง และพบว่าสารต้านทานที่ได้จากขัญพืชมีการเกิดริโตรกราเดชันต่ำ

นอกจากนี้ค่า Degree of polymerization ของอะไนโอลามีความสัมพันธ์ในเชิงบวกกับ การเกิดริโถ กระบวนการเดชั่นของสารซึ่งมีอิวิเคราะห์ด้วยเครื่อง DSC (T_p และ T_c) แต่มีความสัมพันธ์เชิงลบกับการ เกิดเจลาทีโนไซซ์ชั่น (T_o และ T_p) ปริมาณอะไนโอลสูงมีผลต่อการเกิดริโถกระบวนการเดชั่นสูง

Martin and Fitzgerald (2002) ศึกษาผลของโปรตีนในเมล็ดข้าวต่อคุณภาพในการ แปลงรูป ตัวอย่างข้าวจำนวน 6 ชนิดคือ Tarra, Shimozi mochi, Kochihikari, Amaroo, Doongara และ Basmati โดยเตรียมตัวอย่างอยู่ในรูปของแป้งข้าว และแป้งข้าวที่มีการสกัดเอาโปรตีนออกด้วย เอนไซม์ โปรตีอส ตรวจสอบลักษณะของเจลด้วย RVA ผลการทดลองพบว่าโปรตีนมีผลต่อค่า ความหนืด และการดูดซึมน้ำ เนื่องจากโปรตีนสร้างพันธะไคชาลไฟฟ์ ทำให้แป้งไม่สามารถดูดซับ น้ำได้ เมื่อเพิ่มปริมาณไนโตรเจน พบว่าเจลมีค่าความหนืดสูงสุดลดลง และเมื่อเพิ่มระยะเวลาในการ เก็บรักษาพบว่าโปรตีนมีการสร้างพันธะไคชาลไฟฟ์มากขึ้น ทำให้ค่าความหนืดสูงสุดลดลงมาก กว่าเดิม

Noosuk *et al.* (2003) ศึกษาความสัมพันธ์ระหว่างโครงสร้างของสารซึ่ง และ สมบัติของสารซึ่งข้าวไทย 3 กลุ่มที่มีปริมาณอะไนโอลต่างกัน คือ สารซึ่งข้าวที่มีปริมาณอะไนโอลต่ำ 1-3 เปอร์เซ็นต์ (สารซึ่งข้าวพันธุ์ กข 6 และสารซึ่งข้าวเหนียวทางการค้า) กลุ่มที่สองคือสารซึ่ง ข้าวที่มีปริมาณอะไนโอลสูงกว่า 14-15 เปอร์เซ็นต์ (ข้าวคอกนະดี 105) และสุดท้ายคือสารซึ่งที่ มีอะไนโอลสูง 21-23 เปอร์เซ็นต์ (สารซึ่งข้าวพันธุ์สุพรรณบุรี 1 และสารซึ่งข้าวเจ้าทางการค้า) โดยการตรวจวิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมี โครงสร้างและสมบัติเชิงหน้าที่ ผลการศึกษาพบว่า สารซึ่งข้าวที่มีปริมาณอะไนโอลต่ำและปานกลางมีสัดส่วนของสายอะไนโอลเพคตินเท่ากับ 0.25 ส่วนสารซึ่งข้าวที่มีปริมาณอะไนโอลสูงมีสัดส่วนของสายอะไนโอลเพคตินเท่ากับ 0.19 ปริมาณอะไนโอลในข้าวเจ้าเป็นปัจจัยหลักที่มีอิทธิพลต่อสมบัติเชิงหน้าที่ ได้แก่ กำลังในการพองตัว ดัชนีการ ละลายน้ำ ลักษณะการเกิดแป้งปีก intrinsic viscosity, consistency index และ storage modulus โดยพบว่าเมื่อปริมาณอะไนโอลเพิ่มขึ้นทำให้ดัชนีการละลายน้ำเพิ่มขึ้น setback viscosity เพิ่มขึ้น และ storage modulus เพิ่มขึ้น แต่กำลังในการพองตัว และ consistency index ลดลง และพบว่า breakdown viscosity และอุณหภูมิเริ่มต้นที่ความหนืดเพิ่มขึ้นและการเกิดเจลาทีโนไซซ์ของสารซึ่งข้าวนี้ ความสัมพันธ์กับสัดส่วนของสายอะไนโอล เพคติน โดยสารซึ่งมีสัดส่วนของสายอะไนโอลเพคติน เท่ากับ 0.19 จะให้ค่า breakdown viscosity ต่ำ แต่อุณหภูมิเริ่มต้นที่ความหนืดเพิ่มขึ้นและอุณหภูมิ ในการเกิดเจลาทีโนไซซ์สูงกว่าสารซึ่งแบบมีสัดส่วนของสายอะไนโอลเพคตินเท่ากับ 0.25 การศึกษา เจลสารซึ่งที่ความเข้มข้น 6-15 เปอร์เซ็นต์ ที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส และ 25 องศาเซลเซียส พบว่าเจลสารซึ่งทั้งหมดมีค่า storage modulus สูงกว่าค่า loss modulus และคงที่มีการเกิดอันตร กิริยะระหว่างองค์ประกอบหรือระหว่างเฟสในสารละลายสารซึ่ง เจรดของสารละลายที่มี

ปริมาณอะไรมोลสูงและอะไรมोลสปานกลางมีลักษณะคล้ายยาง เจลของสารละลายที่มีปริมาณอะไรมोลสต่าจะเปราะ พนว่าเจลของสารละลายที่มีปริมาณอะไรมोลสูงเท่านั้นที่มีค่า storage modulus เพิ่มขึ้นเมื่ออุณหภูมิต่ำลง เมื่อศึกษารูปแบบโครงสร้างผลึก ด้วยเครื่อง XRD พนว่าการเกิดริโโทรกราเดชั่นของอะไรมोลสเพคตินจะเกิดขึ้นในตัวอย่างที่มีอะไรมोลสูง และเกิดน้อยในตัวอย่างที่มีอะไรมोลสต่า สามารถบอกรายได้ว่าการเกิดริโตรกราเดชั่นของอะไรมोลสเพคติน ถูกส่งเสริมด้วยการเกิดริโตรกราเดชั่นของอะไรมोลส โครงสร้างของอะไرمोลสเพคตินมีความสำคัญมาก เนื่องจากมีตัวอย่างที่ไม่มีการเกิดริโตรกราเดชั่นระหว่างการศึกษาคือ ตัวอย่างที่มีอะไرمोลสเพคติน แบบ DP 3-10 สูง และแบบ DP 11-22 ต่ำ

Lamberts *et al.* (2007) ศึกษาผลของการขัดสีต่อคุณภาพของข้าวพันธุ์ Puntal ตัวอย่างข้าวได้ขัดสีโดยมีการควบคุมระยะเวลาในการขัดสี 0-100 วินาที และระดับในการขัดสี 0-25 เปอร์เซ็นต์ ผลการทดลองพบว่าที่ระดับการขัดสีต่ำกว่า 9 เปอร์เซ็นต์ เมล็ดข้าวถูกขัดเอาไว้ออกไป ที่ระดับการขัดสี 9-15 เปอร์เซ็นต์ เมล็ดข้าวถูกขัดเอาไว้ และเอนโดสเปริร์นชั้นนอกออกไป และที่ระดับการขัดสี 15-15 เปอร์เซ็นต์ เมล็ดข้าวถูกขัดเอาไว้ เอนโดสเปริร์นชั้นนอก และชั้นกลางออกไป ผลของการวิเคราะห์สีของเมล็ดข้าวด้วยเครื่อง Hunter Lab พนว่ารำข่องข้าวมีค่าสีเหลืองและสีแดงมากกว่าในส่วนของเอนโดสเปริร์น และค่าสีเหล่านี้จะลดลงเมื่อมีระดับการขัดสีเพิ่มขึ้น ที่ระดับการขัดสีต่ำกว่า 9 เปอร์เซ็นต์ เมล็ดข้าวถูกขัดเอาไว้และเอนโดสเปริร์นชั้นนอกออกไปแล้ว เมล็ดข้าวขังคงมีสีเหลืองและสีแดงอยู่ แสดงว่ารังควัตถุเหล่านี้ยังคงมีอยู่ในเอนโดสเปริร์นชั้นกลาง ผลการวิเคราะห์คุณภาพในการหุงต้มพบว่าเมื่อเพิ่มระดับการขัดสี เมล็ดข้าวมีการคูลซับนำไปสู่การเปลี่ยนแปลงมากกว่าตัวอย่างที่หุงต้ม แต่พบว่าหลังจากการหุงรังควัตถุสีแดงมีความสามารถในการแพร่เข้าไปภายในเมล็ดมากกว่าตัวอย่างที่หุงต้ม ทำให้ข้าวหุงสุกมีสีแดงอ่อนๆ ผลการวิเคราะห์โปรตีนพบว่า เอนโดสเปริร์นชั้นนอกมีปริมาณโปรตีนสูงสุด และยังพบปริมาณแร่ธาตุในส่วนของรากถึง 61 เปอร์เซ็นต์ นอกจากนี้ยังพบว่าสตาร์ชส่วนมากอยู่ในเอนโดสเปริร์นชั้นใน ดังนั้นการขัดสีข้าวจึงไม่มีผลต่อปริมาณสตาร์ช

Lumdubwong *et al.* (2005) ศึกษาโครงสร้างและสมบัติเชิงหน้าที่ของสตาร์ชจากข้าวเหนียวไทยจำนวน 4 พันธุ์คือ RD 6, RD 8, HY 71 และ SMJ ตัวอย่างนำไปวิเคราะห์ทางเคมี ปริมาณอะไรมोลส อุณหภูมิในการเกิดเจลาทีนเซชันด้วย DSC และคุณสมบัติของเจลด้วย RVA ผลการทดลองพบว่าสตาร์ชข้าวเหนียวมีปริมาณอะไรมोลสในช่วง 1.0-1.7 เปอร์เซ็นต์ และมี degree of polymerization ของอะไرمोลสเพคติน คือ F_1 (DP 6-12), F_2 (DP 13-24), F_3 (DP 25-36) และ F_4 (DP มากกว่า 37) สตาร์ชข้าวเหนียวมีอุณหภูมิในการเกิดเจลาทีนเซชันต่ำคือ 66.6-67.8 องศา

เซลเซียส เจลของสารชี้ขาวเหนียวพันธุ์ HY 71 มีความใสมากที่สุด สารชี้ขาว RD 8 มีค่าความหนืดสูงสุด และค่าความหนืดต่ำสุด สูงกว่าชี้ขาวพันธุ์อื่น (350 และ 183 RVU ตามลำดับ) แต่มีค่า setback ต่ำ สารชี้ขาว SMJ มีค่าความหนืดสูงสุดและความหนืดต่ำสุดน้อยที่สุด (268 และ 122 RVU ตามลำดับ) แต่มีค่า setback สูง ผลการวิเคราะห์ปริมาณโปรดีนพบว่า RD 6 มีปริมาณโปรดีนสูงสุด นอกจากนี้ยังพบว่าอะไนโอลเพคตินชนิด F₃ (DP 25-36) มีความสัมพันธ์กับความหนืดสูงสุด และค่าความหนืดต่ำสุด แต่ไม่มีความสัมพันธ์กับค่า setback

Chang and Lin (2007) ศึกษาผลของขนาดโมเลกุลและโครงสร้างของอะไนโอลเพคตินที่มีผลต่อการเกิดรีโทรกราเดชั้นของชี้ขาวเหนียวและชี้ขาวโพดเหนียว โดยนำสารชี้ที่ได้จากชี้ขาวเหนียวและชี้ขาวโพดเหนียวไปสักัดด้วยเมทานอลและกรดไฮดรคลอริก เข้มข้น 0.36 เปอร์เซ็นต์ ที่ 25 องศาเซลเซียส นาน 1-15 วัน เพื่อให้สารชี้มีขนาดโมเลกุลต่างๆกัน แล้วศึกษาอัตราการเกิดรีโทรกราเดชั้นของสารชี้ที่ผ่านการเกิดเจลอาทิในชีสแล็วด้วย DSC นำผลการทดลองที่ได้ไปวิเคราะห์ร่วมกับผลของขนาดโมเลกุลและรูปแบบโครงสร้างของอะไนโอลเพคติน พบว่าอัตราการเกิดรีโทรกราเดชั้นของสารชี้ขาวเหนียวมากขึ้น เมื่อมีการลดขนาดโมเลกุลของอะไนโอลเพคติน และมีความสัมพันธ์เชิงลบกับ Degree of polymerization ของอะไนโอลเพคติน และอัตราการเกิดรีโทรกราเดชั้นขึ้นกับรูปแบบโครงสร้างและความขาวของสายอะไนโอลเพคตินด้วย คืออะไนโอลเพคตินที่มีสายขาวมีโอกาสเกิดรีโทรกราเดชั้นง่ายกว่าสายสันๆ