

บทที่ 4

ผลการทดลองและวิจารณ์

4.1 การเตรียมตัวอย่างน้ำผึ้งผงดด้วยวิธีอบแห้งแบบพ่นฝอย

การอบแห้งแบบพ่นฝอยของน้ำผึ้งต้องมีการเติมสารที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูง เพื่อช่วยลดความเหนียวของน้ำผึ้ง โดยในการทดลองครั้งนี้ใช้สาร 4 ชนิด ได้แก่ มอลโทเดกซ์ทริน นมผงสตาร์ชมันสำปะหลัง และสตาร์ชมันสำปะหลังคัดแปร โดยเติมสารแต่ละชนิดในอัตราส่วน 50, 55 และ 60% โดยน้ำหนัก จากการศึกษาเบื้องต้นพบว่า การใช้สารในปริมาณที่น้อยกว่า 50% โดยน้ำหนัก จะไม่สามารถทำการอบแห้งด้วยวิธีการอบแห้งแบบพ่นฝอยได้ ในการอบแห้งแบบพ่นฝอยของน้ำผึ้งอาจมีตัวอย่างน้ำผึ้งประมาณ 50% หรือน้อยกว่าส่วนที่เหลือคือสารที่ช่วยในกระบวนการอบแห้ง เช่น การเติมมอลโทเดกซ์ทริน 63% เพื่อให้สามารถทำการผลิตน้ำผึ้งผงดในทางการค้าได้ (Wang and Langrish, 2009) ทั้งนี้เนื่องจากน้ำผึ้งประกอบด้วยน้ำตาลกลูโคสและฟรักโทสเป็นส่วนประกอบหลัก น้ำผึ้งดอกกล้วยจะประกอบด้วยน้ำตาลฟรักโทสเท่ากับ 43.89% (ขนิษฐา, 2550) น้ำตาลทั้ง 2 ชนิดนี้มีน้ำหนักโมเลกุลต่ำ ซึ่งสารที่มีน้ำหนักโมเลกุลต่ำนี้จะมี T_g ที่ต่ำด้วย เมื่อทำการอบแห้งแบบพ่นฝอยซึ่งเป็นกระบวนการผลิตที่ใช้อุณหภูมิสูงกว่า T_g มาก ผลึกกัณฑ์จึงเกิดการเหนียวและการเกาะติดกัน (Bhandari *et al.*, 1997a) ดังภาพที่ 4.1



ภาพที่ 4.1 แสดงการเหนียวของน้ำผึ้งผงดที่ผ่านการอบแห้งด้วยวิธีการอบแห้งแบบพ่นฝอย

ในการเตรียมตัวอย่างก่อนการอบแห้งแบบพ่นฝอยนั้น ต้องเติมน้ำในน้ำผึ้งเพื่อให้ความหนืดของน้ำผึ้งลดลง และเพื่อให้ง่ายต่อการป้อนและฉีดพ่นระหว่างการอบแห้งแบบพ่นฝอย

แต่เนื่องจากน้ำมีค่า T_g ที่ต่ำมากคือเท่ากับ -135°C มีผลทำให้ค่า T_g ของสารผสมลดลง แต่ค่า T_g จะเพิ่มขึ้นเมื่อน้ำระเหยออกไป อย่างไรก็ตามต้องมีการเติมลดความเหนียวในปริมาณที่เพียงพอในสภาวะการอบแห้งที่อุณหภูมิสูงจึงจะทำให้สามารถทำผลิตน้ำผึ้งได้ (Bhandari *et al.*, 1997b)

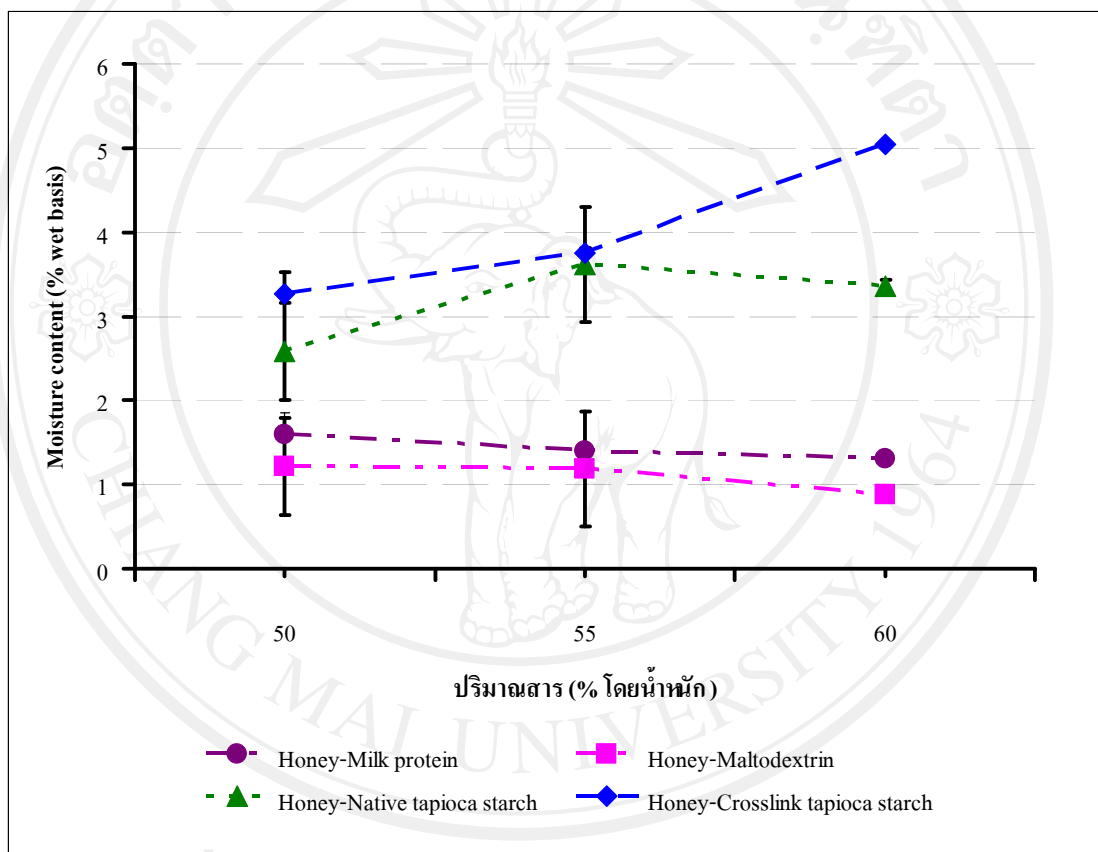
ในการอบแห้งน้ำผึ้งด้วยวิธีอบแห้งแบบพ่นฝอย ได้ศึกษาอิทธิพลของชนิดและปริมาณสารลดความเหนียวต่อสมบัติทางเคมีของน้ำผึ้งได้แก่ ค่า a_w ปริมาณความชื้น และลักษณะ sorption isotherm สมบัติทางกายภาพได้แก่ ค่า T_g ค่าสี ความสามารถในการละลาย ความสามารถในการไหล ความหนาแน่นของผง และความหนาแน่นของอนุภาค ศึกษาประสิทธิภาพในการผลิตและปริมาณผลผลิต (%yield) รวมทั้งการศึกษาสมบัติทางประสาทสัมผัส ได้ผลดังต่อไปนี้

4.2 สมบัติทางเคมีของน้ำผึ้ง

4.2.1 ปริมาณความชื้น (moisture content)

จากการวิเคราะห์หาปริมาณความชื้นของตัวอย่างน้ำผึ้งที่ผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิด พบว่ามีปริมาณความชื้นแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ปริมาณสารลดความเหนียวที่ระดับ 50, 55 และ 60% โดยน้ำหนักไม่มีผลต่อค่าความชื้น ($p > 0.05$) ดังแสดงในภาพที่ 4.2 โดยน้ำผึ้งที่ผสมนมผงมีปริมาณความชื้นเท่ากับ 1.5901, 1.3990 และ 1.3065% ตามลำดับ ส่วนน้ำผึ้งผสมมอลโทเดกซ์ทรินมีปริมาณความชื้นเท่ากับ 1.2155, 1.1797 และ 0.8845% ตามลำดับ น้ำผึ้งผสมสตาร์ชมันสำปะหลัง และสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรมีปริมาณความชื้นเท่ากับ 2.5796, 3.6183, 3.3613% และ 3.2606, 3.7563, 5.0379% ตามลำดับ โดยพบว่า เมื่อเพิ่มปริมาณสตาร์ชมันสำปะหลังและสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปร ปริมาณความชื้นของตัวอย่างมีแนวโน้มเพิ่มสูงขึ้น เนื่องจากสตาร์ชดัดแปรทุกชนิดจะมีอุณหภูมิ transition (T_o : เริ่มต้น, T_p : พีก) อุณหภูมิสุดท้าย (T_c) และพลังงานเอนทาลปีทั้งหมด (ΔH_{gel}) ที่สัมพันธ์กับการเกิดเจลในเซชัน ในการดัดแปรสตาร์ชด้วยวิธีไฮดรอกซีโพรพิลเลชัน (hydroxypropylation) จะทำให้เกิดการแตกตัวของพันธะไฮโดรเจนทั้งภายในและระหว่างโมเลกุลที่สายโซ่ของสตาร์ช ทำให้น้ำสามารถเข้าไปจับกับพันธะที่อิสระ เป็นผลให้อุณหภูมิการเกิดเจลในเซชันลดลง ผลของไฮดรอกซีโพรพิลเลชันต่อสมบัติด้านความร้อนของสตาร์ชมันฝรั่งชนิดต่างๆ มีผลทำให้โมเลกุลที่ถูกแทนที่เพิ่มขึ้นด้วยน้ำ (molar substitution) ΔH_{gel} , T_o , T_p และ T_c จะลดลง ส่งผลให้อุณหภูมิเฉลี่ยในการเกิดเจลในเซชันจะเพิ่มขึ้น ($T_c - T_o$) หากในระหว่างการอบแห้งน้ำมีการระเหยออกจากเจลช้า จะส่งผลให้มีความชื้นในตัวอย่งสูง (Perera *et al.*, 1997) ซึ่งหากเพิ่มปริมาณของสตาร์ชในสารผสมน้ำผึ้งมากขึ้น ระยะเวลาในการอบแห้งจะต้องเพิ่มมากขึ้น (Herbar *et al.*, 1987) ปริมาณความชื้นมีความสัมพันธ์กับอุณหภูมิ

ขาออก หากอุณหภูมิขาออกเพิ่มขึ้นมีผลทำให้ความชื้นลดลง ในขณะที่การเพิ่มขึ้นของอุณหภูมิขาเข้าที่สูงกว่าอุณหภูมิในการหลอมเหลว (melting) จะมีผลทำให้ความชื้นเพิ่มขึ้น ดังนั้นขนาดของอนุภาคที่ใหญ่กว่าและมีช่วงเวลาภายในถึงอบแห้งสั้นจึงมีผลทำให้ผงมีความชื้นสูง ปริมาณความชื้นที่เพิ่มขึ้นนี้จะลดสมบัติในการไหล ความหนาแน่น และความเสถียรของผงลง (Hui *et al.*, 2008)



ภาพที่ 4.2 ปริมาณความชื้นของตัวอย่างน้ำผึ้งผงที่ผสมสารลดความเหนียว 4 ชนิด

4.2.2 ค่า water activity (a_w) ของน้ำผึ้งผง

ค่า a_w ของน้ำผึ้งผงซึ่งผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิด ได้แก่ มอลโทเดกซ์ทริน นมผง สดาร์ไขมันสำปะหลัง และสดาร์ไขมันสำปะหลังดัดแปร ในอัตราส่วน 50, 55 และ 60% โดยน้ำหนัก ที่ผ่านการทำแห้งด้วยวิธีอบแห้งแบบพ่นฝอย แสดงดังภาพที่ 4.2 พบว่า ชนิดและปริมาณสารลดความเหนียวมีผลต่อค่า a_w ของน้ำผึ้งผงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยน้ำผึ้งผสมนมผงมีค่า a_w ต่ำที่สุดและค่า a_w เพิ่มขึ้นตามลำดับดังนี้ 0.181, 0.171 และ 0.156 ตามลำดับ ส่วนมอลโทเดกซ์ทรินที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีค่า a_w เท่ากับ 0.251, 0.242 และ 0.220 ตามลำดับ การใช้นมผง

และมอลโทเดกซ์ทรินในปริมาณที่เพิ่มขึ้นมีผลทำให้ค่า a_w ลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เนื่องจากการเติมสารลดความเหนียวในปริมาณที่เพิ่มขึ้น ทำให้โครงสร้างของน้ำผึ้งสามารถจับกับอนุภาคของสารได้มากกว่า จึงเกิดรูพรุนภายในโครงสร้างได้มากกว่า น้ำผึ้งที่ได้จึงมีค่า a_w ที่ต่ำลง (Rahman, 1995) ในขณะที่การใช้สตาร์ชมันสำปะหลังในปริมาณที่เพิ่มขึ้นมีผลทำให้ค่า a_w สูงขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อเปรียบเทียบสตาร์ชมันสำปะหลังและสตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปรพบว่าให้ค่า a_w ที่ไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p > 0.05$) ค่า a_w ของสตาร์ชมันสำปะหลังที่เพิ่มขึ้นเป็นผลมาจากโครงสร้างของ granule และความหนืดของสตาร์ช โดยสตาร์ชมันสำปะหลังจะมีโครงสร้างของ crystalline ที่แข็งและอัดตัวกันแน่นและมีความหนืดสูง มีผลทำให้อัตราการอบแห้งลดลง (Loksuwan, 2007) นอกจากนี้ค่า a_w ยังแปรผันตามปริมาณความชื้น ซึ่งพบว่าเมื่อมีปริมาณความชื้นมาก a_w จะมีค่ามากตามไปด้วย (ลักษณะ และนิธิยา, 2544) ตัวอย่างน้ำผึ้งที่ผสมสตาร์ชมันสำปะหลังและสตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปรมีปริมาณความชื้นสูงกว่า จึงทำให้ค่า a_w สูงกว่า ปัจจัยที่มีผลต่อค่า a_w ได้แก่ องค์ประกอบในอาหาร สถานะทางเคมีกายภาพของอาหาร โครงสร้างรูพรุนของอาหาร อุณหภูมิ ความดัน และแรงตึงผิว ซึ่งพบว่าตัวอย่างน้ำผึ้งที่ผสมนมผงและมอลโทเดกซ์ทรินมีโครงสร้างรูพรุนที่มากกว่าจึงมีค่า a_w ต่ำกว่าตัวอย่างที่ผสมสตาร์ชทั้ง 2 ชนิด (Hui *et al.*, 2008)

ตารางที่ 4.1 ค่า a_w ของน้ำผึ้งจากการอบแห้งแบบพ่นฝอยที่ใช้สารลดความเหนียวชนิดต่างๆ

ปริมาณ (%)	ค่า a_w ของน้ำผึ้งจากการอบแห้งแบบพ่นฝอยที่ใช้สารลดความเหนียว			
	นมผง	มอลโทเดกซ์ทริน	สตาร์ชมันสำปะหลัง	สตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปร ^{ns}
50	0.181 ^{Ab} ±0.01	0.251 ^{Bb} ±0.01	0.191 ^{Aa} ±0.04	0.189 ^A ±0.01
55	0.171 ^{Ab} ±0.01	0.242 ^{Cb} ±0.02	0.210 ^{Bb} ±0.09	0.204 ^B ±0.03
60	0.156 ^{Aa} ±0.02	0.220 ^{Ba} ±0.03	0.222 ^{Bb} ±0.11	0.219 ^B ±0.14

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ns แสดงว่าข้อมูลไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$)

4.3 สมบัติทางกายภาพของน้ำผึ้งผง

4.3.1 อุณหภูมิ glass transition (T_g) ของน้ำผึ้งผง

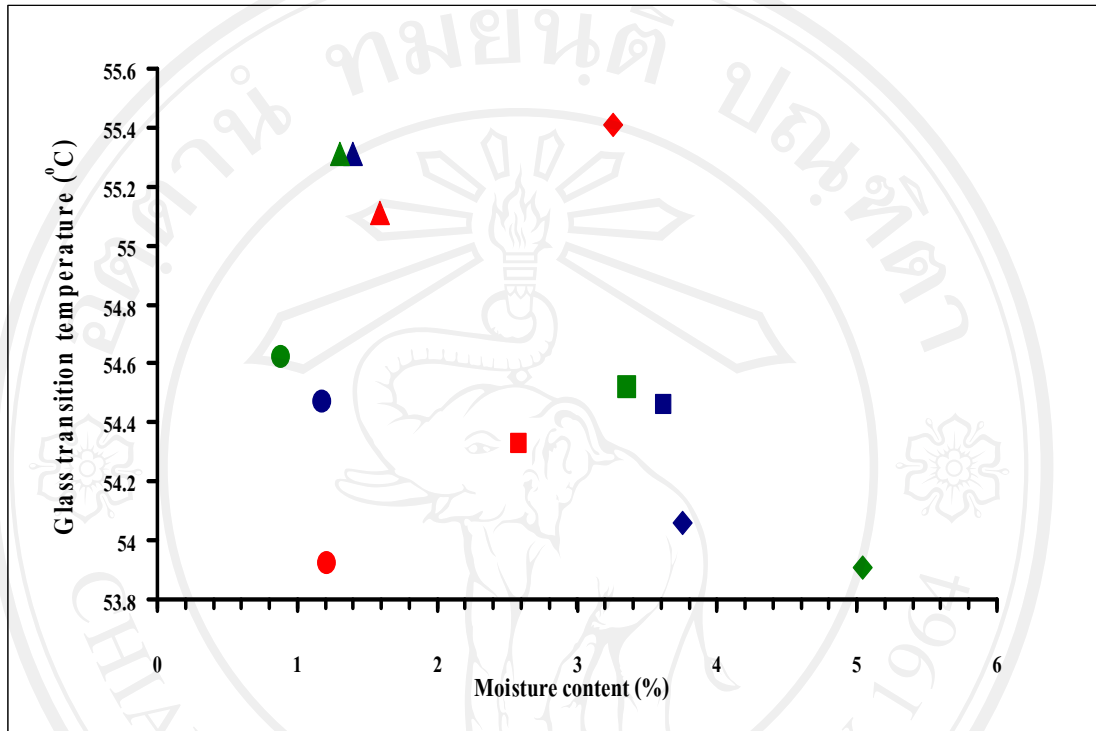
อาหารที่มักทำแห้งด้วยการอบแห้งแบบพ่นฝอยนั้นสามารถแบ่งออกได้เป็น 2 ประเภท ได้แก่ non-sticky และ sticky โดยทั่วไปวัตถุประเภท non-sticky จะสามารถทำแห้งโดยใช้สภาวะการอบแห้งทั่วไปและผลิตภัณฑ์ที่ได้จะมีความสามารถในการไหลได้อย่างอิสระ ตัวอย่างอาหารในกลุ่มนี้ได้แก่ นมพร่องมันเนย มอลโทเดกซ์ทริน กัม และ โปรตีน ในขณะที่วัตถุที่มักเกิดการเหนียวได้ง่ายนั้น หากทำการอบแห้งด้วยวิธีปกติจะทำได้ยาก เนื่องจากอาหารที่มีน้ำตาลและกรดสูง เช่น น้ำผักและน้ำผลไม้ รวมถึงน้ำผึ้งนั้นประกอบด้วยน้ำตาลฟรักโทส กลูโคส ซูโครส และกรดอินทรีย์ต่างๆซึ่งมีน้ำหนักโมเลกุลต่ำ ซึ่งสารที่มีน้ำหนักโมเลกุลต่ำมักมีอุณหภูมิ glass transition (T_g) ที่ต่ำด้วย T_g คือ อุณหภูมิที่ทำให้วัตถุเกิดการเปลี่ยนแปลงจากสถานะ glassy ไปเป็น rubbery state โดย T_g เป็นดัชนีทางกายภาพที่มีความสำคัญอย่างมากในการอธิบายลักษณะการเปลี่ยนแปลงทั้งทางเคมีและทางกายภาพของอาหาร (Bell and Touma, 1996)

อาหารเหล่านี้เมื่ออบแห้งให้เป็นผงจะมีโครงสร้างออสฐาน ซึ่งมีสมบัติในการดูดความชื้นกลับทำให้ผลิตภัณฑ์ผงเกิดการเหนียวขึ้น เป็นผลจากการลดลงของ T_g อุณหภูมิจุดเหนียวของอาหารผง (sticky point temperature) จะลดลงหากน้ำหนักโมเลกุลและ T_g ลดลง (Roos and Karel, 1991) วัตถุเช่นน้ำผลไม้ผงซึ่งประกอบด้วยโมโนแซ็กคาไรด์จะมีค่า T_g ต่ำและอุณหภูมิจุดเหนียวที่ต่ำ สามารถลดการเหนียวของอาหารผงและเพิ่มความเสถียรโดยการเติมสารที่มี T_g สูง (Jaya and Das, 2004)

จากการวิเคราะห์ T_g ของน้ำผึ้งผงซึ่งผสมสารลดความเหนียว 4 ชนิด ได้แก่ นมผง มอลโทเดกซ์ทริน สตาร์ชมันสำปะหลัง และสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรในปริมาณ 50, 55 และ 60% มีผลทำให้ค่า T_g ของน้ำผึ้งผงไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p>0.05$) ซึ่งค่า T_g ของน้ำผึ้งผงจะอยู่ในช่วงระหว่าง 53-55°C แสดงดังภาพที่ 4.3 ปริมาณนมผงที่เพิ่มขึ้นค่า T_g มีแนวโน้มที่เพิ่มขึ้น โดยน้ำผึ้งผงที่ผสมนมผงที่ 50% มีค่า T_g ต่ำสุด เนื่องจากมีปริมาณความชื้นสูงสุดเมื่อเทียบกับที่ 55 และ 60% ในขณะที่มอลโทเดกซ์ทรินที่ระดับ 55% มีค่า T_g ต่ำกว่าที่ระดับ 50 และ 60% เนื่องจากมีปริมาณความชื้นในตัวอย่างสูง การใช้สตาร์ชมันสำปะหลังในปริมาณที่เพิ่มขึ้นมีผลทำให้ค่า T_g สูงขึ้นแต่มีค่าน้อยกว่าเมื่อเทียบกับสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปร ในขณะที่การใช้ปริมาณสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรที่เพิ่มขึ้นทำให้ค่า T_g มีแนวโน้มที่ลดลงตามปริมาณความชื้นที่สูงขึ้น

โครงสร้างโมเลกุลของสตาร์ชมันสำปะหลังจะประกอบด้วยโพลีเมอร์ 2 กลุ่ม ได้แก่ อะไมโลสและอะไมโลเพคติน ทั้ง 2 โมเลกุลจะก่อรูปเป็น semi-crystalline superstructures ที่ประกอบด้วยชั้นของ crystalline และ amorphous เรียงซ้อนกันเป็นโครงสร้าง ส่วน crystalline

ทั้งหมดจะก่อตัวมาจากอะไมโลเพคติน ซึ่งจะมีบางส่วนในโครงสร้างเป็นโมเลกุลของอะไมโลส ภายในโครงสร้างของ crystalline จะมีการกำหนดจำนวนโมเลกุลของน้ำ ในขณะที่ส่วนของ amorphous จะมีการจัดโครงสร้างให้ปริมาณความชื้นเพิ่มขึ้นตามปริมาณน้ำอิสระในอากาศ



ภาพที่ 4.3 อุณหภูมิ glass transition ของตัวอย่างน้ำผึ้งงที่ปริมาณความชื้นต่างๆ
 (Δ = น้ำผึ้ง-นมผง \circ = น้ำผึ้ง-มอลโทเดกซ์ทริน \square = น้ำผึ้ง-สตาร์ช \diamond = สตาร์ชตัดแปร)
 (สีแดง = 50%, สีนํ้าเงิน = 55%, สีเขียว = 60%)

น้ำซึ่งถูกขับออกจากผลึก (crystals) เนื่องจากกระบวนการ crystallization นั้น จะถูกดูดซับเข้าสู่ rubbery amorphous ของ starch matrix ได้ดีกว่า ในทางกลับกันเนื่องจากสมบัติ plasticizing จึงมีผลทำให้ความสามารถในการเคลื่อนที่เพิ่มมากขึ้น จำนวน hydroxyl groups จึงมีปริมาณเพิ่มขึ้น ดังนั้นน้ำจึงมีอิทธิพลต่อโครงสร้าง โดยจะมีลักษณะเป็น plasticizer ของ amorphous regions ซึ่งจะมีผลในการลด T_g ที่ปริมาณความชื้นสูงน้ำจะมีสมบัติเป็น plasticizes ทำให้ T_g ลดลง (Perdomo *et al.*, 2008)

การที่ตัวอย่างน้ำผึ้งงที่ผสมสตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปรมีค่า T_g ลดต่ำลง เนื่องจาก T_g ของสตาร์ชที่ทำ cross-linking ภายใต้สภาวะที่มีน้ำจำกัดจะลดลงตามอัตราส่วนของสารที่ใช้ cross-linking ที่เกิดขึ้นเนื่องจาก internal plasticization โดยการแทนที่ของโมโนฟอสเฟต ทำให้ปริมาณสายแขนงของสตาร์ชอิสระเพิ่มขึ้น มีผลทำให้ T_g ลดลง (Singh *et al.*, 2007) อิทธิพลของน้ำในการ

เป็น plasticizing จะมีผลต่ออาหารน้อยมาก หากมีค่า a_w ที่ต่ำ ดังนั้น T_g จึงมีความสัมพันธ์กับส่วนของ amorphous ในตัวอย่าง ซึ่งที่อุณหภูมิห้องวัตถุอาจจะมีลักษณะเป็น amorphous อยู่

ที่สถานะ rubbery จะมีปริมาณน้ำมากกว่าในสถานะ amorphous เนื่องจาก free volume จะเพิ่มขึ้นเหนืออุณหภูมิ T_g การเพิ่มขึ้นของ a_w ทำให้อาหารเกิด plasticization เนื่องจากส่วนที่มีขั้วของอาหารจับกับโมเลกุลของน้ำเพิ่มขึ้น และโมเลกุลสามารถเคลื่อนที่ได้มากขึ้น (Al-Muhtaseb *et al.*, 2004) กลไกการเกิด plasticization ของน้ำเกิดจากการจับก่อกพันธะไฮโดรเจน (hydrogen bonds) อย่างหลวมๆ และจากปฏิกิริยา dipole-dipole intra- และ inter-macromolecular การป้องกันแรงกระทำจากโมเลกุลของน้ำมีปัจจัยที่เกี่ยวข้องอื่นที่เกี่ยวข้อง ได้แก่ การเพิ่มค่า T_g ของอาหาร

4.3.2 สมบัติด้านสีของน้ำผึ้งผง

ผลการวัดค่าสีของน้ำผึ้งผงด้วยเครื่องวัดสี Color Quest II Colorimeter (Chroma Meter CR 300 Series, Minolta, Japan) วัดค่า L^* , C^* และ h° แสดงดังตารางที่ 4.2-4.4 พบว่า ค่าความสว่าง (L^*) ของมอลโทเดกซ์ทรินที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีค่าความสว่างสูงสุดเท่ากับ 93.23, 95.08 และ 96.27 ตามลำดับ เมื่อเทียบกับสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ในขณะที่ปริมาณสารลดความเหนียวเพิ่มขึ้นมีผลทำให้ความสว่างเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยถ้าค่า L^* มีค่าเข้าใกล้ 0 หมายถึง ตัวอย่างมีความสว่างน้อยจนเป็นสีดำ ถ้าค่า L^* เข้าใกล้ 100 หมายถึง ตัวอย่างมีความสว่างมากจนเป็นสีขาว (McGuire, 1992)

ตารางที่ 4.2 ค่าความสว่าง (L^*) ของตัวอย่างน้ำผึ้งผงที่ผสมสารลดความเหนียว 4 ชนิด

ปริมาณ (%)	ค่าความสว่าง (L^*) ของตัวอย่างน้ำผึ้งผงที่ผสมสารลดความเหนียว			
	นมผง	มอลโทเดกซ์ทริน	สตาร์ช มันสำปะหลัง	สตาร์ช มันสำปะหลังตัดแปร
50	90.29 ^{Bb} ± 1.36	93.23 ^{Ac} ± 0.63	88.82 ^{Cb} ± 1.48	88.07 ^{Cc} ± 2.20
55	92.02 ^{Ba} ± 0.41	95.08 ^{Ab} ± 0.40	91.57 ^{Ba} ± 1.58	90.43 ^{Cb} ± 1.01
60	92.27 ^{Ba} ± 1.28	96.27 ^{Aa} ± 0.30	92.23 ^{Ba} ± 1.28	92.50 ^{Ba} ± 1.59

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

ค่า chroma (C*) ของตัวอย่างน้ำผึ้งซึ่งผสมนมผงมีค่าสูงสุดเมื่อเทียบกับสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ในขณะที่ปริมาณสารลดความเหนียวที่เพิ่มขึ้นมีผลทำให้ความค่า C* ลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยค่า C* ของน้ำผึ้งผสมนมผง มอลโทเดกซ์ทริน สตาร์ชมันสำปะหลัง และสตาร์ชมันสำปะหลังคัดแปรมีค่าเท่ากับ 23.77, 13.82, 13.07 และ 10.70 ตามลำดับ หากค่า C* เข้าใกล้ 0 หมายถึง วัตถุดิบสีเทา หากค่า C* มากขึ้น แสดงว่าตัวอย่างมีความเข้มของสีมากขึ้น (McGuire, 1992)

ตารางที่ 4.3 ค่า Chroma (C*) ของตัวอย่างน้ำผึ้งซึ่งผสมสารลดความเหนียว 4 ชนิด

ปริมาณ (%)	ค่า Chroma (C*) ของตัวอย่างน้ำผึ้งซึ่งผสมสารลดความเหนียว			
	นมผง	มอลโทเดกซ์ทริน	สตาร์ชมันสำปะหลัง	สตาร์ชมันสำปะหลังคัดแปร
50	23.77 ^{Aa} ±2.54	10.70 ^{Ca} ±0.26	13.82 ^{Ba} ±0.87	13.07 ^{Ba} ±0.88
55	21.96 ^{Aab} ±2.01	8.48 ^{Cb} ±0.34	11.10 ^{Bb} ±1.37	11.39 ^{Bb} ±0.55
60	20.92 ^{Ab} ±1.98	6.97 ^{Dc} ±0.34	10.56 ^{Bb} ±0.82	9.17 ^{Cc} ±1.17

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน

แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน

แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

น้ำผึ้งซึ่งผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิดให้ค่าเจดสี (h°) อยู่ในช่วง 92-97 องศา แสดงถึงสีของน้ำผึ้งอยู่ในช่วงสีเหลือง-สีเขียว โดยชนิดและปริมาณสารลดความเหนียวมีผลต่อค่า h° ของน้ำผึ้งอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ดังตารางที่ 4.4 ค่า h° หรือ Hue angle เป็นค่าที่แสดงถึงสีแท้จริงที่ปรากฏให้เห็น หากค่า h° อยู่ในช่วง 0-45 องศา แสดงสีม่วงแดง-สีส้มแดง 45-90 องศา แสดงสีส้มแดง-สีเหลือง 90-180 องศา แสดงสีเหลือง-สีเขียว 180-270 องศา แสดงสีเขียว-สีน้ำเงิน 180-360 องศา แสดงสีน้ำเงิน-สีม่วงแดง (McGuire, 1992) ตัวอย่างน้ำผึ้งซึ่งผสมนมผงให้ค่า h° สูงสุด ซึ่งตัวอย่างน้ำผึ้งมีสีเป็นสีเหลืองเข้ม รองลงมาได้แก่ ตัวอย่างที่ผสมมอลโทเดกซ์ทริน สตาร์ชมันสำปะหลังคัดแปร และสตาร์ชมันสำปะหลัง โดยค่า h° อยู่ในช่วงเท่ากับ 94.41-97.09, 95-96 และ 94-96 องศา ตามลำดับ ซึ่งตัวอย่างน้ำผึ้งซึ่งผสมสารทั้ง 3 ชนิดจะมีเจดสีเป็นสีเหลืองอ่อน

ตารางที่ 4.4 ค่า h° ของตัวอย่างน้ำผึ้งฟงที่ผสมสารลดความเหนียว 4 ชนิด

ปริมาณ (%)	ค่า h° ของตัวอย่างน้ำผึ้งฟงที่ผสมสารลดความเหนียว			
	นมผง	มอลโทเดกซ์ทริน ^{ns}	สตาร์ช มันสำปะหลัง ^{ms}	สตาร์ช มันสำปะหลังตัดแปร
50	94.41 ^{BCb} ±2.788	96.59 ^A ±0.599	93.29 ^C ±1.466	96.14 ^{ABa} ±2.516
55	96.97 ^{Aa} ±0.696	95.47 ^{AB} ±1.604	93.16 ^C ±2.685	94.30 ^{BCb} ±0.644
60	97.09 ^{Aa} ±2.391	95.63 ^{AB} ±2.370	92.84 ^C ±2.837	94.21 ^{BCb} ±1.309

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน

แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน

แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

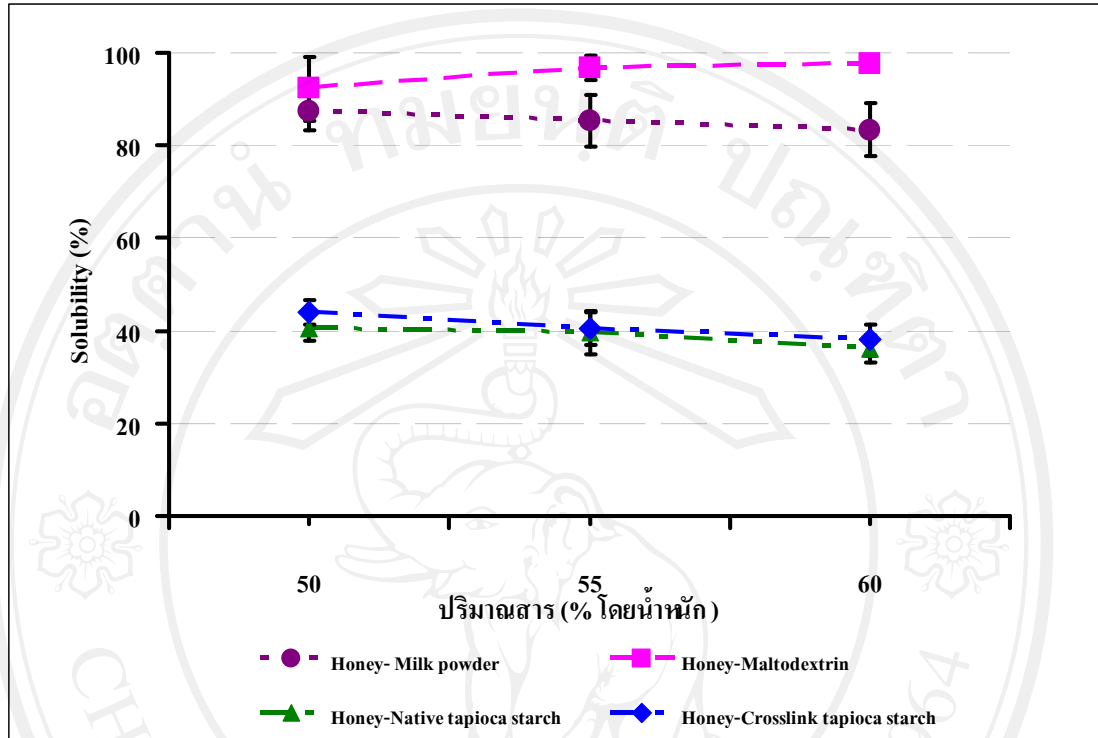
: ns แสดงว่าข้อมูลไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$)

จากปฏิกิริยาการเกิดสีน้ำตาลของตัวอย่างน้ำผึ้งฟงที่ผสมนมผงมีผลทำให้ h° เพิ่มขึ้น เนื่องจากสารประกอบพอลิไฮดรอกซีคาร์บอนิล (polyhydroxycarbonyl compound : sugar or acid) ในน้ำผึ้งถูกความร้อนที่อุณหภูมิสูงแล้วเป็นผลก่อให้เกิดสารที่เรียกว่าคาราเมล ซึ่งเป็นสารผสมของผลิตภัณฑ์สลายตัวที่ได้จากการให้ความร้อนกับน้ำตาลที่อุณหภูมิสูงกว่าจุดหลอมเหลว (melting point) ของน้ำตาลนั้นๆ ในขณะที่การใช้มอลโทเดกซ์ทริน สตาร์ชมันสำปะหลังและสตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปรในปริมาณที่เพิ่มขึ้นมีผลทำให้ค่า h° ลดลงตามลำดับ เนื่องจากสีของมอลโทเดกซ์ทรินและสตาร์ชทั้ง 2 ชนิดมีสีขาวเมื่อนำมาผสมกับน้ำผึ้งจะทำให้สีของน้ำผึ้งฟงอ่อนลง และมีความสว่างมากขึ้นตามปริมาณของสารที่เติมลงไป

4.3.3 ความสามารถในการละลาย

ความสามารถในการละลายของน้ำผึ้งฟงที่ผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิดแสดงดังภาพที่ 4.4 พบว่า สารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิดมีผลต่อความสามารถในการละลายอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยน้ำผึ้งฟงที่ผสมมอลโทเดกซ์ทรินมีค่าความสามารถในการละลายสูงสุดเมื่อเทียบกับน้ำผึ้งฟงผสมนมผง สตาร์ชมันสำปะหลัง และสตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปร การผสมมอลโทเดกซ์ทรินในปริมาณที่เพิ่มขึ้นมีผลทำให้ค่าความสามารถในการละลายของน้ำผึ้งฟงเพิ่มขึ้น

อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยปริมาณที่เพิ่มขึ้นมีผลทำให้ความสามารถในการละลายสูงขึ้นเท่ากับ 92.33, 96.79 และ 97.75% ตามลำดับ



ภาพที่ 4.4 ความสามารถในการละลายของน้ำผึ้งผงที่ผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิด

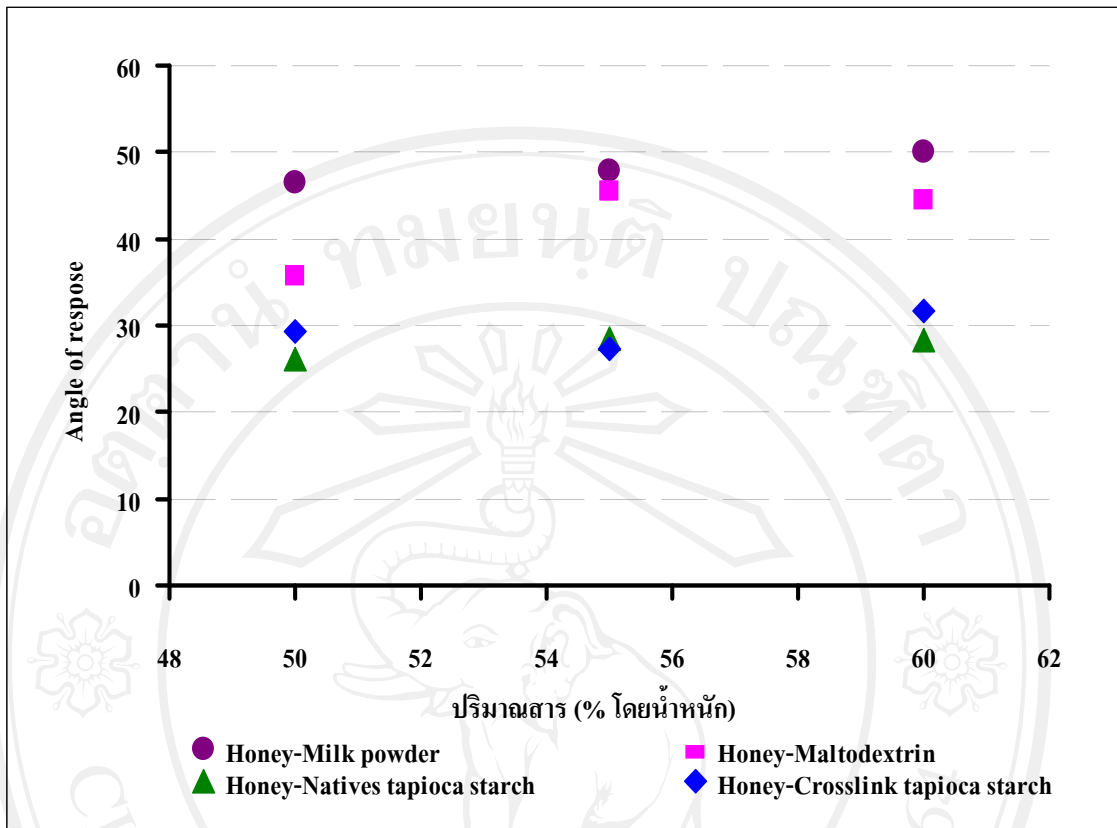
การใช้นมผง สตาร์ชมันสำปะหลัง และสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรในปริมาณที่เพิ่มขึ้น มีผลทำให้ความสามารถในการละลายลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เนื่องจากนมผงเมื่อถูกความร้อนจะเกิดการเสียสภาพธรรมชาติ (protein denature) มีผลทำให้การละลายลดลง ในขณะที่สตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรและสตาร์ชมันสำปะหลังจะมีสมบัติในการละลายน้ำน้อยกว่า โดยสตาร์ชมันสำปะหลังที่ 50, 55 และ 60% มีค่าความสามารถในการละลายต่ำสุดเท่ากับ 40.60, 39.57 และ 36.15% ซึ่งเป็น % การละลายที่ใกล้เคียงกับ % ของน้ำผึ้งที่ผสมอยู่ จึงสรุปได้ว่าความสามารถในการละลายของน้ำผึ้งผงที่ผสมสตาร์ชมันสำปะหลังเป็น % การละลายของน้ำผึ้งที่ผสมอยู่ ความสามารถในการละลายของสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรจะสูงกว่าสตาร์ชมันสำปะหลังอย่างไม่ มีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$) โดยความสามารถในการละลายที่แตกต่างกันนี้ เนื่องจากความแตกต่างของขนาดโมเลกุลและโครงสร้าง granule ซึ่งสตาร์ชมันสำปะหลังที่ถูกดัดแปรจะทำให้มีขนาดโมเลกุลเล็กกว่าสตาร์ชมันสำปะหลัง และบางส่วนของ granule มีการแตกทำให้น้ำสามารถซึมเข้าไปใน granule ได้ เป็นผลให้ % การละลายของสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรสูงกว่าสตาร์ชมันสำปะหลัง (Loksuwan, 2007)

พรรณจิราและคณะ (2545) ทำการทดสอบการอบแห้งแบบพ่นฝอยน้ำผลไม้รวม พบว่าการเปลี่ยนแปลงค่าการละลายจะผันแปรตามอุณหภูมิลมร้อนขาเข้าและปริมาณมอลโทเดกซ์ทรินคือ เมื่อปริมาณมอลโทเดกซ์ทรินคงที่ อุณหภูมิลมร้อนที่เพิ่มขึ้นจะทำให้ผลิตภัณฑ์ผงมีค่าการละลายเพิ่มขึ้น ทั้งนี้เนื่องจากอาหารผงที่ได้จากการอบแห้งแบบพ่นฝอยจะมีลักษณะเป็นทรงกลมและมี wet surface อยู่โดยรอบ ซึ่งถ้าหากมี wet surface อยู่ในปริมาณมากจะทำให้ให้น้ำในบริเวณดังกล่าวเกิดการดึงดูดกันเอง เป็นผลให้อนุภาคผงเข้ามารวมตัวกันเป็นก้อน ซึ่งเมื่อนำไปละลายจะทำให้ความสามารถในการละลายลดลง ดังนั้นการใช้อุณหภูมิขาเข้าที่สูงขึ้นจะทำให้ผงมีความชื้นต่ำลงและมี wet surface อยู่รอบอนุภาคน้อย เมื่อนำไปละลายน้ำจึงละลายได้ดีกว่าผงที่มีความชื้นสูง

4.3.4 ความสามารถในการไหลโดยใช้วิธีวัดมุมกอง

มุมกอง คือมุมกองระหว่างพื้นราบและพื้นเอียงของกองวัสดุที่ถูกทำให้ไหลลงมาจากอุปกรณ์ที่จัดให้อยู่สูงเหนือพื้นราบ มุมกองเป็นดัชนีชี้วัดความสามารถในการไหลของผลิตภัณฑ์ที่มีลักษณะเป็นผง ค่ามุมกองของวัสดุแห้งจะมีค่าต่ำกว่าและมีความสามารถในการไหลได้มากกว่าวัสดุแห้งที่มีค่ามุมกองที่สูงกว่า ความสามารถในการไหลของตัวอย่างน้ำผึ้งผงที่ได้จากการผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิดแสดงดังภาพที่ 4.5 พบว่า สารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิดมีผลต่อค่ามุมกอง โดยค่ามุมกองจะเพิ่มขึ้นเมื่อปริมาณสารลดความเหนียวเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) สตาร์ชมันสำปะหลังและสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรจะมีความสามารถในการไหลได้ดีกว่ามอลโทเดกซ์ทรินและนมผงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ทั้งนี้ปริมาณสตาร์ชมันสำปะหลังที่เพิ่มขึ้นค่าความสามารถในการไหลมีแนวโน้มที่ลดลง เนื่องจากค่าความชื้นของตัวอย่างเพิ่มสูงขึ้นเช่นเดียวกันกับสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรที่ค่าความสามารถในการไหลจะผันแปรตามปริมาณความชื้นของตัวอย่าง แต่ทั้งนี้ค่ามุมกองยังอยู่ในช่วงที่ต่ำกว่า 35 องศาแสดงว่าตัวอย่างน้ำผึ้งผงยังคงมีความสามารถไหลได้อย่างอิสระ

น้ำผึ้งผงที่ผสมมอลโทเดกซ์ทรินมีค่าความสามารถในการไหลเพิ่มขึ้น โดยมีมุมกองเท่ากับ 35.67, 45.44 และ 44.56 องศา แสดงว่าอนุภาคตัวอย่างเกิดการเกาะตัวกันระหว่างอนุภาคเล็กน้อย ส่วนน้ำผึ้งผงที่ผสมนมผงมีค่าความสามารถในการไหลต่ำสุดเทียบเท่ากับมุมกอง 46.56, 47.89 และ 50.00 องศา ที่ระดับ 50, 55, 60% ตามลำดับ ซึ่งค่ามุมกองที่อยู่ในช่วง 45-55 องศาแสดงว่าเกิดการเกาะตัวกันระหว่างอนุภาคมาก ซึ่งหมายถึงอาหารผงเกิดการสูญเสียความสามารถในการไหล



ภาพที่ 4.5 แสดงความสามารถในการไหลของตัวอย่างน้ำผึ้งงที่ผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิด

ปัจจัยที่มีผลต่อค่ามุมกองคือ สภาพะในการเก็บรักษาของผงที่ต้องการทดสอบความสามารถในการไหล ซึ่งถ้ามีการเปลี่ยนแปลงความชื้นของผงเพียงเล็กน้อยก็สามารถเพิ่มค่ามุมกองได้มากกว่า 1 เท่า (Zou and Brusewitz, 2002) นอกจากนี้ยังขึ้นอยู่กับขนาดอนุภาคและองค์ประกอบของพื้นผิวของผง โดยเฉพาะอย่างยิ่งผงที่มีไขมันเป็นองค์ประกอบที่พื้นผิวสูงจะไปยังยังสมบัติของการไหล (Kim *et al.*, 2005) และปริมาณไขมันยังมีผลอย่างมากต่อการเกาะตัวกันของนมผง โดยนมผงที่มีปริมาณไขมันที่พื้นผิวของอนุภาคมากกว่าก็จะส่งผลให้มีการเกาะตัวกันมากกว่าทำให้ความสามารถในการไหลของผลิตภัณฑ์นมผงมีค่าลดลง (Fitzpatrick *et al.*, 2007)

นอกจากนี้ความสามารถในการไหลจะมีความสัมพันธ์กับความชื้นด้วย ทั้งนี้จากผลการทดลองสตาร์ชมันสำปะหลังและสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรมีค่าความชื้นสูง แต่ความสามารถในการไหลที่ดี เนื่องจากสตาร์ชเป็นประเภท non-hygroscopic ดังนั้นจึงไม่มีการดูดความชื้นจากสภาวะบรรยากาศทำให้ตัวอย่างน้ำผึ้งงมีการไหลที่ดี ในขณะที่ตัวอย่างน้ำผึ้งงที่ผสมนมผงพบว่าแม้จะมีปริมาณความชื้นต่ำแต่ผงเกิดการดูดความชื้นจากอากาศได้มาก เนื่องจากนมผงที่ใช้มีการผสมไขมันและน้ำมันอยู่จึงทำให้ความสามารถในการไหลต่ำ

4.3.5 ความหนาแน่นรวมของน้ำผึ้ง

ค่าความหนาแน่นของตัวอย่างน้ำผึ้งที่ได้จากการผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิด แสดงดังตารางที่ 4.5 พบว่า ปริมาณสารลดความเหนียวที่เพิ่มขึ้นมีผลทำให้ความหนาแน่นของผลลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) น้ำผึ้งที่ผสมนมผงและมอลโทเดกซ์ทรินที่ระดับ 50 และ 55% มีความหนาแน่นไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p > 0.05$) แต่เมื่อเปรียบเทียบกับน้ำผึ้งที่ผสมสตาร์ชมันสำปะหลังและสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปร พบว่ามีค่าแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อเปรียบเทียบปริมาณการใช้สารลดความเหนียว พบว่า ที่ระดับปริมาณสารทั้ง 4 ชนิดที่เพิ่มขึ้นทำให้ความหนาแน่นรวมของน้ำผึ้งลดลง Barboza -Cánova and Juliano (2005) พบว่า สตาร์ชจะมีความหนาแน่นเท่ากับ 1500 kg/m^3 และโปรตีนมีความหนาแน่นประมาณ 1400 kg/m^3 ซึ่งจะน้อยกว่าเมื่อเทียบกับน้ำตาลกลูโคสและน้ำตาลซูโครสที่มีค่าความหนาแน่นเท่ากับ 1560 และ 1590 kg/m^3 ตามลำดับ

ตารางที่ 4.5 ความหนาแน่นรวมของตัวอย่างน้ำผึ้ง

ปริมาณ (%)	ความหนาแน่นรวมของตัวอย่างน้ำผึ้ง (kg/m^3)			
	นมผง	มอลโทเดกซ์ทริน	สตาร์ชมันสำปะหลัง	สตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปร
50	$420.01^{Ba} \pm 0.292$	$420.39^{Ba} \pm 0.401$	$478.06^{Aa} \pm 0.354$	$451.10^{ABa} \pm 0.3868$
55	$391.59^{Bab} \pm 0.320$	$400.56^{Bab} \pm 0.225$	$462.97^{Aa} \pm 0.150$	$445.48^{Aa} \pm 0.2625$
60	$365.78^{Bb} \pm 0.499$	$378.44^{ABb} \pm 0.460$	$404.26^{ABb} \pm 0.569$	$413.66^{Ab} \pm 0.2214$

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย \pm ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน

แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน

แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

4.3.6 ความหนาแน่นของอนุภาค

ความหนาแน่นของอนุภาคของตัวอย่างน้ำผึ้งที่ผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิดแสดงในตารางที่ 4.6 พบว่าน้ำผึ้งที่ผสมนมผง สตาร์ชมันสำปะหลัง และสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรมีค่าความหนาแน่นของอนุภาคที่ไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p > 0.05$) ปริมาณสารลดความเหนียวที่เพิ่มขึ้นไม่มีผลต่อค่าความหนาแน่นของอนุภาคอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$) น้ำผึ้งที่ผสม

มอลโทเดกซ์ทรินที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีผลทำให้ความหนาแน่นของอนุภาคเท่ากับ 1875.8, 1936.3 และ 1696.8 kg/m³ ตามลำดับ

ปัจจัยที่มีผลต่อความหนาแน่นของอนุภาคอย่างยิ่ง คือการปิดกั้นของอากาศหรือโพรงอากาศภายในอนุภาค ความหนาแน่นของอาหารผงโดยทั่วไปจะอยู่ในช่วง 1200-1400 kg/m³ ความหนาแน่นของมวลผลิตภัณฑ์ (ความหนาแน่นของของแข็ง) ของอาหาร โดยทั่วไปเท่ากับ 1400 kg/m³ (Goula and Adamopoulos, 2005) การรวมตัวของอากาศสามารถเกิดขึ้นได้ในของเหลวระหว่างการป้อนการเขย่าหรือทำให้ตัวอย่างปั่นป่วนและกระบวนการฉีดตัวอย่าง สมบัติในการเกิดโฟมของตัวอย่าง เช่นนมพร้อมมันเนยจะช่วยให้อากาศเกิดการรวมตัวกันได้ สารละลายโปรตีนจะมีสมบัติในการสร้างโฟม เนื่องจากสามารถลดแรงตึงผิวระหว่างผิวหน้าได้ การมีไขมันในอาหารเหลวจะทำให้ไม่สามารถเกิดโฟมได้เนื่องจากการเพิ่มแรงตึงผิว การใช้อุณหภูมิของอากาศสูงมักมีผลทำให้เกิดโพรงภายในอนุภาคที่ใหญ่เนื่องจากการเดือดเป็นไอ การขยายตัวและเกิดเป็นฟองในอากาศ ความหนาแน่นของอนุภาคที่เพิ่มขึ้นมีผลทำให้ความหนาแน่นของผง wettability และ sinkability ของผงเพิ่มขึ้น (Hui *et al.*, 2008)

ตารางที่ 4.6 ความหนาแน่นของอนุภาคตัวอย่างน้ำผึ้งผง

ปริมาณ (%)	ความหนาแน่นของอนุภาคตัวอย่างน้ำผึ้งผง (kg/m ³)			
	นมผง ^{ns}	มอลโทเดกซ์ทริน ^{ns}	สตาร์ช มันสำปะหลัง ^{ns}	สตาร์ช มันสำปะหลังคัดแปร ^{ns}
50	1715.6 ^{AB} ±0.215	1875.8 ^B ±0.278	1534.1 ^A ±0.147	1564.8 ^A ±0.073
55	1499.4 ^A ±0.335	1936.3 ^B ±0.098	1550.3 ^A ±0.098	1526.1 ^A ±0.111
60 ^{ns}	1479.1±0.142	1696.8±0.206	1587.0±0.088	1558.2±0.099

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน

แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน

แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ns แสดงว่าข้อมูลไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$)

4.4 การยอมรับทางประสาทสัมผัส

จากการวิเคราะห์ทางประสาทสัมผัส โดยใช้วิธีทดสอบความชอบด้วย 9 hedonic scale ในคุณลักษณะต่างๆ ของน้ำผึ้งผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิด ที่ผ่านการทำแห้งด้วยการอบแห้งแบบพ่นฝอยดังนี้คือ สี กลิ่นน้ำผึ้ง รสหวาน ความเป็นเนื้อเดียว และความชอบโดยรวม ทำการทดสอบกับผู้ทดสอบจำนวน 50 คน ได้ผลดังตารางที่ 4.7-4.11

จากตารางที่ 4.7 แสดงข้อมูลการทดสอบความชอบต่อสีของผลิตภัณฑ์น้ำผึ้งผสมที่ใช้สารลดความเหนียว ได้แก่ นมผง มอลโทเดกซ์ทริน สตาร์ชมันสำปะหลัง และสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรที่ผ่านการทำแห้งด้วยการอบแห้งแบบพ่นฝอยพบว่า น้ำผึ้งที่มีนมผงเป็นส่วนผสมที่ปริมาณ 50, 55 และ 60% ผู้ทดสอบทั้ง 50 คน ให้คะแนนความชอบไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p>0.05$) โดยน้ำผึ้งที่มีนมผงเป็นส่วนผสมที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีคะแนนเท่ากับ 7.5, 7.4 และ 7.4 ตามลำดับ ซึ่งมีเกณฑ์ความชอบปานกลาง สำหรับน้ำผึ้งที่มีมอลโทเดกซ์ทรินเป็นส่วนผสมที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีคะแนนเท่ากับ 6.3, 6.5 และ 5.8 ตามลำดับ ซึ่งอยู่ในเกณฑ์ความชอบเล็กน้อย ส่วนน้ำผึ้งที่มีสตาร์ชมันสำปะหลังและสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรเป็นส่วนผสมที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีคะแนนความชอบเท่ากับ 5.8, 6.0, 5.7 และ 6.1, 5.8, 5.8 ตามลำดับ ซึ่งอยู่ในเกณฑ์ชอบเล็กน้อย-เฉยๆ

ตารางที่ 4.7 คะแนนความชอบด้านสี

ปริมาณ (%)	คะแนนความชอบด้านสี			
	นมผง ^{ns}	มอลโทเดกซ์ทริน	สตาร์ชมันสำปะหลัง	สตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปร
50	7.5 ^A ±1.3	6.3 ^{Ba} ±1.3	5.8 ^{Cb} ±1.4	6.1 ^{Ba} ±1.2
55	7.4 ^A ±1.2	6.5 ^{Ba} ±1.4	6.0 ^{Ba} ±1.1	5.8 ^{Cb} ±1.3
60	7.4 ^A ±0.8	5.8 ^{Bb} ±1.5	5.7 ^{Bb} ±1.5	5.8 ^{Bb} ±1.3

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน

แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน

แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$)

: ns แสดงว่าข้อมูลไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$)

การทดสอบความชอบต่อกลิ่นของผลิตภัณฑ์น้ำผึ้งผง แสดงดังตารางที่ 4.8 พบว่า น้ำผึ้งผงที่มีนมผงและมอลโทเดกซ์ทรินเป็นส่วนผสมที่ปริมาณ 50, 55 และ 60% ผู้ทดสอบทั้ง 50 คน ให้คะแนนความชอบไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p>0.05$) น้ำผึ้งผงที่มีนมผงเป็นส่วนผสมที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีคะแนนเท่ากับ 6.3, 6.5 และ 6.5 ตามลำดับ น้ำผึ้งผงที่มีมอลโทเดกซ์ทรินเป็นส่วนผสมมีคะแนนเท่ากับ 6.0, 6.2 และ 6.3 ตามลำดับ ซึ่งอยู่ในเกณฑ์ความชอบเล็กน้อย ส่วนน้ำผึ้งที่มีสตาร์ชมันสำปะหลังและสตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปรเป็นส่วนผสมที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีคะแนนความชอบเท่ากับ 5.3, 5.4, 5.6 และ 5.8, 5.7, 5.7 ตามลำดับ ซึ่งอยู่ในเกณฑ์ความชอบเฉยๆ

ตารางที่ 4.8 คะแนนความชอบด้านกลิ่น

ปริมาณ (%)	คะแนนความชอบด้านกลิ่น			
	นมผง ^{ns}	มอลโทเดกซ์ทริน ^{ns}	สตาร์ชมันสำปะหลัง	สตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปร
50	6.3 ^A ±1.2	6.0 ^A ±1.4	5.3 ^{Cb} ±1.1	5.8 ^{Ba} ±1.1
55	6.5 ^A ±1.3	6.2 ^A ±1.2	5.4 ^{Ca} ±1.2	5.7 ^{Bb} ±1.1
60	6.5 ^A ±1.3	6.3 ^A ±1.4	5.6 ^{Ba} ±0.9	5.7 ^{Bc} ±0.9

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน

แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน

แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$)

: ns แสดงว่าข้อมูลไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$)

การทดสอบความชอบต่อรสหวานของผลิตภัณฑ์น้ำผึ้งผง แสดงดังตารางที่ 4.9 พบว่า น้ำผึ้งผงที่มีนมผงเป็นส่วนผสมที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีคะแนนความชอบไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p>0.05$) มีคะแนนเท่ากับ 7.1, 6.8 และ 6.7 ตามลำดับ น้ำผึ้งผงที่มีมอลโทเดกซ์ทรินเป็นส่วนผสมที่ปริมาณ 55 และ 60% ผู้ทดสอบทั้ง 50 คน ให้คะแนนความชอบไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p>0.05$) โดยที่ระดับมอลโทเดกซ์ทริน 50, 55 และ 60% มีคะแนนความชอบเท่ากับ 6.3, 6.7 และ 6.7 ตามลำดับ ซึ่งอยู่ในเกณฑ์ความชอบเล็กน้อย ส่วนน้ำผึ้งที่มีสตาร์ชมันสำปะหลังและสตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปรเป็นส่วนผสมที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีคะแนนความชอบเท่ากับ 5.3, 5.4, 5.4 และ 5.4, 5.6, 5.4 ตามลำดับ สตาร์ชทั้ง 2 ชนิดมีคะแนนความชอบอยู่ในเกณฑ์เฉยๆ

ตารางที่ 4.9 คะแนนความชอบด้านรสหวาน

ปริมาณ (%)	คะแนนความชอบด้านรสหวาน			
	นมผง ^{ns}	มอลโทเดกซ์ทริน	สตาร์ช มันสำปะหลัง ^{ns}	สตาร์ช มันสำปะหลังตัดแปร ^{ns}
50	7.1 ^A ±1.2	6.3 ^{Bb} ±1.5	5.3 ^C ±1.7	5.4 ^C ±1.5
55	6.8 ^A ±1.3	6.7 ^{Aa} ±1.3	5.4 ^B ±1.4	5.6 ^B ±1.4
60	6.7 ^A ±1.5	6.7 ^{Aa} ±1.2	5.4 ^B ±1.6	5.7 ^B ±1.6

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ns แสดงว่าข้อมูลไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$)

จากการทดสอบความชอบต่อความเป็นเนื้อเดียวของผลิตภัณฑ์น้ำผึ้งผง (ตารางที่ 4.10) พบว่า น้ำผึ้งผงที่มีนมผงเป็นส่วนผสมที่ระดับ 50, 55 และ 60% ผู้ทดสอบทั้ง 50 คน ให้คะแนนความชอบไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p > 0.05$) มีคะแนนเท่ากับ 7.2, 6.8 และ 7.3 ตามลำดับ น้ำผึ้งผงที่มีมอลโทเดกซ์ทรินเป็นส่วนผสมมีคะแนนเท่ากับ 5.9, 7.3 และ 7.0 ตามลำดับ ซึ่งน้ำผึ้งทั้ง 2 ชนิด อยู่ในเกณฑ์ความชอบปานกลาง-ชอบเล็กน้อย ส่วนน้ำผึ้งที่มีสตาร์ชมันสำปะหลังเป็นส่วนผสมที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีคะแนนความชอบเท่ากับ 5.1, 5.3 และ 5.6 ตามลำดับ ที่มีสตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปรเป็นส่วนผสมที่ระดับ 50, 55 และ 60% คะแนนความชอบเท่ากับ 5.2, 5.3 และ 5.9 ตามลำดับ ซึ่งมีคะแนนความชอบอยู่ในเกณฑ์เฉยๆ

การทดสอบความชอบต่อความชอบโดยรวมของผลิตภัณฑ์น้ำผึ้งผง พบว่า น้ำผึ้งผงที่มีนมผง สตาร์ชมันสำปะหลังและสตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปรเป็นส่วนผสมที่ปริมาณ 50, 55 และ 60% ผู้ทดสอบทั้ง 50 คน ให้คะแนนความชอบไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p > 0.05$) น้ำผึ้งผงที่มีนมผงเป็นส่วนผสมที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีคะแนนเท่ากับ 7.2, 6.6 และ 6.8 ตามลำดับ น้ำผึ้งผงที่มีมอลโทเดกซ์ทรินเป็นส่วนผสมที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีคะแนนเท่ากับ 6.2, 7.0 และ 6.6 ตามลำดับ ส่วนน้ำผึ้งที่มีสตาร์ชมันสำปะหลังเป็นส่วนผสมที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีคะแนนความชอบเท่ากับ 5.3, 5.5 และ 5.3 ตามลำดับ และสตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปรเป็นส่วนผสมที่ระดับ

50, 55 และ 60% มีคะแนนความชอบเท่ากับ 5.5, 5.5 และ 5.7 ตามลำดับ สตาร์ชทั้ง 2 ชนิดมีคะแนนความชอบอยู่ในเกณฑ์เฉยๆ (ตารางที่ 4.11)

ตารางที่ 4.10 คะแนนความชอบด้านความเป็นเนื้อเดียว

ปริมาณ (%)	คะแนนความชอบด้านความเป็นเนื้อเดียว			
	นมผง ^{ns}	มอลโทเดกซ์ทริน	สตาร์ช มันสำปะหลัง	สตาร์ช มันสำปะหลังตัดแปร
50	7.2 ^A ±1.2	5.9 ^{Bb} ±1.7	5.1 ^{Cb} ±1.7	5.2 ^{Cb} ±1.5
55	6.8 ^A ±1.5	7.3 ^{Aa} ±1.3	5.3 ^{Cb} ±1.5	5.3 ^{Ba} ±1.2
60	7.3 ^A ±0.9	7.0 ^{Aa} ±1.1	5.6 ^{Ba} ±1.4	5.9 ^{Ba} ±1.7

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ns แสดงว่าข้อมูลไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$)

ตารางที่ 4.11 คะแนนความชอบโดยรวม

ปริมาณ (%)	คะแนนความชอบโดยรวม			
	นมผง ^{ns}	มอลโทเดกซ์ทริน	สตาร์ช มันสำปะหลัง ^{ns}	สตาร์ช มันสำปะหลังตัดแปร
50	7.2 ^A ±1.3	6.2 ^{Bb} ±1.5	5.3 ^C ±1.5	5.5 ^{Cb} ±1.3
55	6.6 ^A ±1.3	7.0 ^{Aa} ±1.3	5.5 ^B ±1.3	5.5 ^{Bb} ±1.4
60	6.8 ^A ±1.5	6.6 ^{Aa} ±1.1	5.3 ^C ±1.7	5.7 ^{Ba} ±1.5

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ns แสดงว่าข้อมูลไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$)

เมื่อพิจารณาแล้วพบว่าผู้ทดสอบทั้ง 50 คนให้คะแนนความชอบผลิตภัณฑ์น้ำผึ้งที่ผสมนมผงที่ระดับ 50% มากที่สุด โดยมีระดับคะแนนอยู่ในช่วง 6-7 คะแนน ซึ่งมีคะแนนอยู่ในเกณฑ์ชอบเล็กน้อย-ปานกลาง รองลงมาได้แก่ มอลโทเดกซ์ทรินที่ระดับ 55% สตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรที่ระดับ 60% และสตาร์ชมันสำปะหลังที่ระดับ 55% ตามลำดับ

4.5 ประสิทธิภาพการอบแห้งและปริมาณผลผลิต (%yield) ในการผลิต

การอบแห้งแบบพ่นฝอยเป็นวิธีการทำแห้งที่มีอัตราการถ่ายเทความร้อนสูงทำให้น้ำระเหยออกจากอาหารได้อย่างรวดเร็ว เวลาที่ใช้ในการทำแห้งสั้น โดยทั่วไปแล้วผลิตภัณฑ์ที่สามารถทำการอบแห้งแบบพ่นฝอยแบ่งออกเป็น 2 กลุ่ม คือ ผลิตภัณฑ์ที่เหนียวและไม่เหนียว ซึ่งผลิตภัณฑ์ที่เหนียวมักจะทำการอบแห้งแบบพ่นฝอยได้ยาก ระหว่างการอบแห้งจะยังคงมีลักษณะเป็นโซ่รับหรือเกิดการเหนียวติดกับผนังเครื่องอบแห้งหรือเกิดการจับตัวกันเป็นก้อนที่ผนังของห้องอบหรือส่วนดักผง ทำให้ปริมาณของผลิตภัณฑ์ต่ำและเกิดปัญหาในกระบวนการผลิต (Langrish, 2001)

ปริมาณการสะสมของผงที่ผนังอบแห้งจากกระบวนการอบแห้งแบบพ่นฝอยมีผลอย่างมากต่อปริมาณผลิตภัณฑ์ที่ได้ โดยที่ yield คือ % ปริมาณผลิตภัณฑ์ซึ่งรวบรวมได้ หากเกิดการสะสมที่ผนัง อนุภาคที่ผ่านการอบแห้งแบบพ่นฝอยจะเหนียวติดกับผนังเครื่องอบแห้ง เป็นสาเหตุทำให้ปริมาณผลิตภัณฑ์ลดลง (Masters, 1996) ปริมาณผลผลิตและประสิทธิภาพด้านความร้อนในการผลิตน้ำผึ้งผสมที่ผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิด แสดงดังตารางที่ 4.12-4.14

จากตารางที่ 4.12 การทำแห้งน้ำผึ้งด้วยวิธีการอบแห้งแบบพ่นฝอยซึ่งผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิด ที่ระดับ 50, 55 และ 60% พบว่า น้ำผึ้งที่ผสมมอลโทเดกซ์ทรินและนมผงที่ระดับ 50% มีค่า overall thermal efficiency ที่ไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p>0.05$) โดยมีค่าเท่ากับ 58-60% แต่แตกต่างกับน้ำผึ้งที่ผสมสตาร์ชมันสำปะหลังและสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$) ในขณะที่ระดับสารลดความเหนียวเท่ากับ 55 และ 60% สารทั้ง 4 ชนิด มีค่า overall thermal efficiency ที่ไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p>0.05$) เมื่อเพิ่มปริมาณสารลดความเหนียวแต่ละชนิดที่ระดับ 50, 55 และ 60% มีผลทำให้ค่า overall thermal efficiency ที่ไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p>0.05$)

จากตารางที่ 4.13 การทำแห้งน้ำผึ้งด้วยวิธีการอบแห้งแบบพ่นฝอยซึ่งผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิด ที่ระดับ 50, 55 และ 60% พบว่า น้ำผึ้งที่ผสมนมผง มอลโทเดกซ์ทริน และสตาร์ชมันสำปะหลังดัดแปรที่ระดับ 50 และ 60% มีค่า evaporative efficiency ที่ไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p>0.05$) และเมื่อเพิ่มปริมาณสารแต่ละชนิดมีผลทำให้ค่า evaporative efficiency ไม่แตกต่างกันทางสถิติ ($p>0.05$) โดยมีค่าอยู่ในช่วง 68-70%

ตารางที่ 4.12 ค่า Overall thermal efficiency ในการผลิตน้ำผึ้ง

ปริมาณ (%)	ค่า Overall thermal efficiency ในการผลิตน้ำผึ้ง			
	นมผง ^{ns}	มอลโทเดกซ์ทริน ^{ns}	สตาร์ช มันสำปะหลัง ^{ns}	สตาร์ช มันสำปะหลังตัดแปร
50	58.69 ^{BC} +0.85	59.36 ^B +0.73	58.12 ^C +1.39	60.49 ^{Aa} +0.46
55 ^{ns}	60.29+1.23	59.90+1.41	58.77+1.25	60.20 ^a +0.61
60 ^{ns}	58.67+1.64	59.13+1.36	58.65+1.79	58.37 ^b +1.04

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ns แสดงว่าข้อมูลไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$)

ตารางที่ 4.13 ค่า Evaporative efficiency ในการผลิตน้ำผึ้ง

ปริมาณ (%)	ค่า Evaporative efficiency ในการผลิตน้ำผึ้ง			
	นมผง ^{ns}	มอลโทเดกซ์ทริน ^{ns}	สตาร์ช มันสำปะหลัง	สตาร์ช มันสำปะหลังตัดแปร ^{ns}
50 ^{ns}	68.63+1.20	68.59+1.10	69.16 ^a +1.13	69.54+0.97
55	69.51 ^{Aa} +0.81	68.92 ^{Aa} +1.47	67.96 ^{Bb} +1.84	69.77 ^{Aa} +0.93
60 ^{ns}	68.28+1.01	69.02+1.70	68.42 ^a +1.41	68.82+0.61

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ns แสดงว่าข้อมูลไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$)

เมื่อพิจารณาปริมาณผลผลิต พบว่า สารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิด มีผลทำให้ปริมาณผลผลิตแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ปริมาณสารลดความเหนียวที่เพิ่มขึ้นมีผลทำ

ให้มีปริมาณของแข็งเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อเทียบกับการทดลองโดย Luksuwana (2007) ซึ่งทำการศึกษาการอบแห้งเบตา-แคโรทีนด้วยวิธีการอบแห้งแบบพ่นฝอย โดยผสมสารที่ช่วยในกระบวนการผลิตได้แก่ สตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปรรูป สตาร์ชมันสำปะหลัง และมอลโทเดกซ์ทริน พบว่า มีปริมาณผลผลิตเท่ากับ 82.18%, 68.35% และ 46.74% ตามลำดับ เมื่อเทียบกับปริมาณผลผลิตน้ำผึ้งพบว่า น้ำผึ้งมีค่าปริมาณผลผลิตน้อยกว่า เนื่องจากน้ำผึ้งมี T_g ที่ต่ำกว่ามาก เมื่อใช้สภาวะในการผลิตที่อุณหภูมิสูงทำให้น้ำผึ้งเกิดการเกาะติดที่ผนังเครื่องอบแห้ง ทำให้ปริมาณผลผลิตลดลง

ตารางที่ 4.14 ค่าปริมาณผลผลิต (%yield) ในการผลิตน้ำผึ้ง

ปริมาณ (%)	ค่าปริมาณผลผลิต (%yield) ในการผลิตน้ำผึ้ง			
	นมผง	มอลโทเดกซ์ทริน	สตาร์ชมันสำปะหลัง	สตาร์ชมันสำปะหลังตัดแปรรูป
50	58.47 ^{Ac} +2.19	52.80 ^{Bb} +12.72	38.00 ^{Dc} +3.74	44.93 ^{Cb} +0.90
55	67.1 ^{Bb} +7.58	71.67 ^{Aa} +2.84	53.20 ^{Cb} +3.02	79.47 ^{Aa} +9.35
60	73.13 ^{Aa} +2.72	74.87 ^{Aa} +3.83	75.07 ^{Aa} +9.43	75.33 ^{Aa} +2.39

หมายเหตุ : ข้อมูลแสดงเป็นค่าเฉลี่ย±ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์ใหญ่ที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวนอนที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

: ตัวอักษรภาษาอังกฤษตัวพิมพ์เล็กที่กำกับค่าของข้อมูลตามแนวตั้งที่แตกต่างกัน แสดงว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

Goula and Adamopoulos. (2004) กล่าวว่า อุณหภูมิขาออกและความชื้นสัมพัทธ์ที่ต่ำเกินไปทำให้เกิดการสร้าง solid particle surface ซึ่งจะช่วยให้ลดส่วนที่ตกค้างสะสมและทำให้จำนวนอนุภาคที่มีลักษณะเหนียวเป็นเทอร์โมพลาสติกลดลงในผนังของเครื่องอบแห้งลดลง การเติมมอลโทเดกซ์ทรินจะสามารถป้องกันผลิตภัณฑ์ไม่ให้เกิดการเหนียวติดกับผนังได้ โดยพบว่าหากอัตราส่วนของตัวอย่างน้ำผลไม้ผสมมอลโทเดกซ์ทรินเพิ่มขึ้น จะเกิดการสะสมที่ผนังเครื่องอบแห้งเพิ่มมากขึ้น ดังนั้นหากต้องการเพิ่มปริมาณตัวอย่างที่จะผสมลงในมอลโทเดกซ์ทรินจำเป็นต้องเพิ่มอุณหภูมิขาเข้าในการผลิต หรือทำการเติมมอลโทเดกซ์ทรินที่มีน้ำหนักโมเลกุลสูงขึ้นไป (Bhandari *et al.*, 1997a)

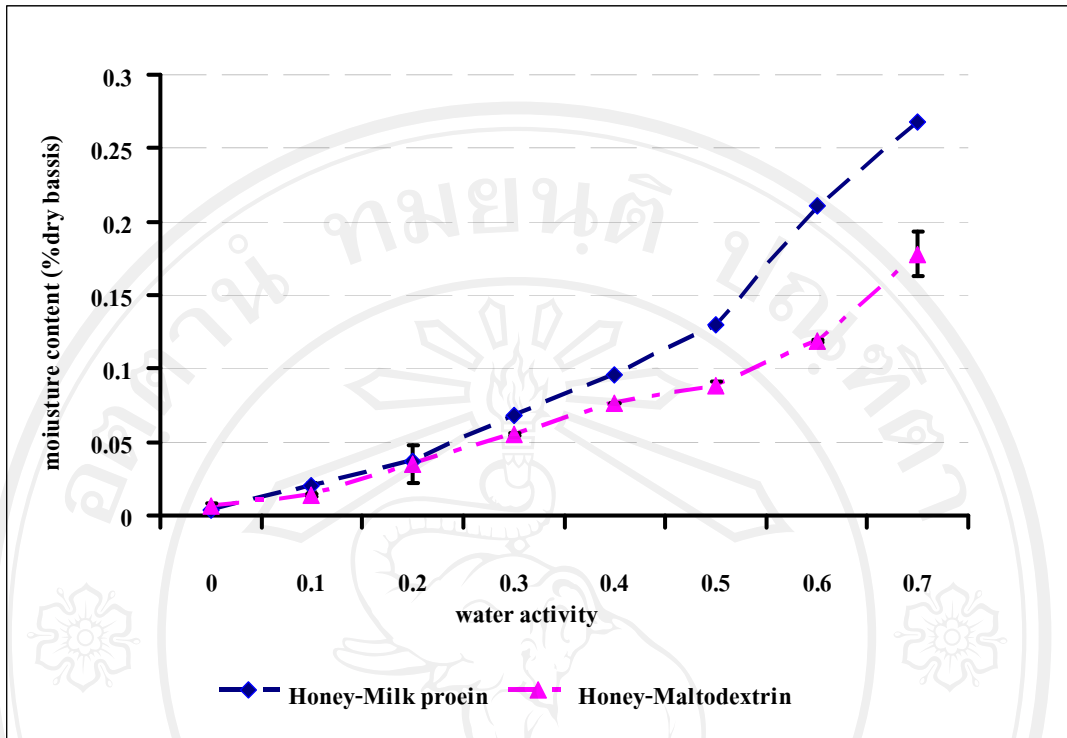
4.6 ลักษณะ Sorption isotherm

ในการวิเคราะห์ sorption isotherm ได้ทำการคัดเลือกตัวอย่างน้ำผึ้งซึ่งมีสมบัติดีที่สุดจากตัวอย่างน้ำผึ้งที่ผสมสารลดความเหนียวทั้ง 4 ชนิด โดยพิจารณาจากสมบัติทางเคมีและทางกายภาพ พบว่า ตัวอย่างน้ำผึ้งที่ผสมนมผงที่ระดับ 50% และมอลโทเดกซ์ทรินที่ระดับ 55% มีสมบัติดีที่สุด โดยมีค่าปริมาณความชื้น ค่า a_w และความหนาแน่นของผงต่ำสุด มีความสามารถในการละลายและคะแนนความชอบทั้งในด้านสี กลิ่น รสหวาน ความเป็นเนื้อเดียว และความชอบโดยรวมสูงสุด ดังนั้นจึงเลือกตัวอย่างทั้ง 2 ชนิดเพื่อใช้ในการศึกษาลักษณะ sorption isotherm ของตัวอย่างน้ำผึ้งจากความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณความชื้นและ a_w ของน้ำผึ้ง ทำการศึกษาที่ระดับ a_w ในช่วง 0.1-0.7 ลักษณะ sorption isotherm ของน้ำผึ้งดังแสดงในภาพที่ 4.6

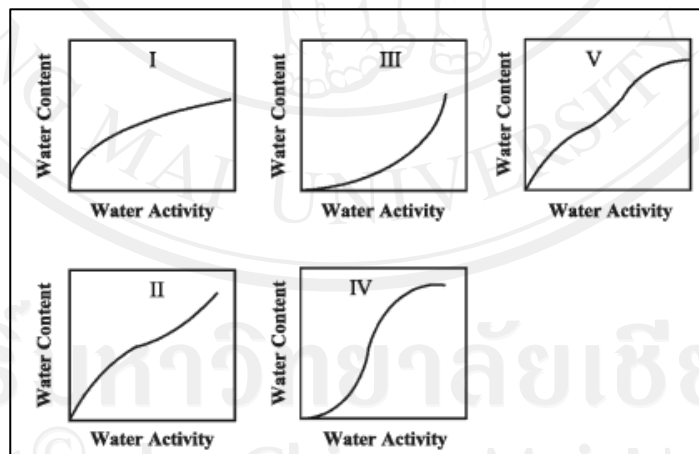
ลักษณะ sorption isotherm ของตัวอย่างน้ำผึ้งซึ่งผสมมอลโทเดกซ์ทรินและนมผงทุกระดับเป็น adsorption isotherm ที่สอดคล้องกับลักษณะ sorption isotherm ประเภทที่ 3 adsorption isotherm แสดงการเพิ่มความชื้นของตัวอย่างเมื่อสภาวะบรรยากาศมีความชื้นสัมพัทธ์เพิ่มขึ้น เนื่องจากอาหารนั้นมีความสามารถในการดูดความชื้นจากอากาศได้ หากความชื้นสัมพัทธ์ของอากาศเพิ่มขึ้นเพียงเล็กน้อยและอาหารมีความสามารถในการดูดความชื้นได้มาก เส้นกราฟ adsorption isotherm จะมีความชันมาก อาหารประเภทนี้เรียกว่า hygroscopic product (Fellows, 2000)

ในการวิเคราะห์นี้ น้ำผึ้งมีการดูดซับความชื้นที่สภาวะ a_w 0.1-0.7 โดยตัวอย่างน้ำผึ้งที่ผสมนมผงกราฟจะมีความชันมากกว่ามอลโทเดกซ์ทริน แสดงถึงน้ำผึ้งที่ผสมนมผงมีความสามารถในการดูดความชื้นกลับมากกว่าน้ำผึ้งผสมมอลโทเดกซ์ทริน Sablani and Rahman (2008) ได้ทำการจำแนกประเภทของ adsorption isotherm เป็น 5 ชนิด โดยหากเป็นอาหารที่ประกอบด้วยเกลือหรือน้ำตาล กราฟจะมีลักษณะเว้าเข้าไปด้านในเป็นกราฟประเภทที่ 3 แสดงดังภาพที่ 4.7

ลักษณะ sorption isotherm ของตัวอย่างจะขึ้นอยู่กับปริมาณความชื้นที่เพิ่มมากขึ้น โดยในลำดับเริ่มต้นของกระบวนการ sorption ที่ปริมาณความชื้นต่ำซึ่งจะมี active sites จับกับผิวหน้าของอาหารมากกว่าโดยมีลักษณะเป็น monolayer ของน้ำซึ่งจะมีพลังงานในการจับตัวกันสูงกว่าสภาวะที่มีความชื้นสูง ปริมาณ monolayer water จะลดลงในขณะที่อุณหภูมิต่ำลง ซึ่งเป็นการลด active sites ในอาหารเนื่องจากการเปลี่ยนแปลงทางเคมีและทางกายภาพ (เช่นระดับการจับพันธะของ hydrogen ที่ลดลง) Isosteric heat ของ sorption จะลดลงตามปริมาณความชื้นที่เพิ่มขึ้น (Al-Muhtaseb *et al.*, 2004)



ภาพที่ 4.6 ลักษณะ sorption isotherm ของน้ำผึ้งผสมมอลโทเดกซ์ทรินและนมผง



ภาพที่ 4.7 ประเภทของ adsorption isotherm ของอาหาร

ที่มา : Mathlouthi and Roge (2003)