

บทที่ 5

สรุปผลการทดลองและข้อเสนอแนะ

5.1 สรุปผลการทดลอง

5.1.1 ผลของการศึกษาการเปลี่ยนแปลงคุณภาพของผลิตภัณฑ์ลินจี่ในระหว่างการเก็บรักษา มีดังนี้

ผลการวิเคราะห์คุณภาพทางกายภาพ พบว่า ความเป็นสุญญากาศ ปริมาณของช่องว่าง เนื้ออาหารภายในกระป๋อง และน้ำหนักสุทธิ มีค่าใกล้เคียงไม่แตกต่างกัน สำหรับน้ำหนักเนื้อมีน้ำหนักลดลงในวันแรก หลังจากนั้นมีความโน้มของน้ำหนักเพิ่มขึ้นตามระยะเวลาการเก็บรักษา ส่วนค่าสี L และ h ของเนื้อลินจี่มีความโน้มลดลง

ผลการวิเคราะห์คุณภาพทางเคมี พบว่า ค่าพีเอช (pH) ปริมาณกรดทั้งหมดในรูปกรดซิตริก ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ไม่เปลี่ยนแปลง ส่วนปริมาณน้ำตาลทั้งหมดมีความโน้มลดลงจากการถูกไฮโดรไลสเป็นน้ำตาลโมลกุลเดี่ยว คือ น้ำตาลกลูโคส และน้ำตาลฟรุกโตส มีผลทำให้ปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์เพิ่มขึ้น สำหรับปริมาณกรดแอสคอร์บิกมีความโน้มลดลงตามระยะเวลาการเก็บรักษา และปริมาณดีบุกในกระป๋องดีบุกของการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 37°C มีการละลายของดีบุกเพิ่มขึ้นทุกช่วงเวลาที่ทำการศึกษา

ผลของการเก็บรักษาคุณภาพผลิตภัณฑ์ลินจี่ที่เวลานานขึ้น มีความโน้มของค่าสี L และ h ปริมาณน้ำตาลทั้งหมด และปริมาณกรดแอสคอร์บิกลดลง แต่มีปริมาณน้ำตาลรีดิวซ์เพิ่มขึ้น จากการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ที่อุณหภูมิ 37°C เป็นเวลา 90 วัน พบค่าสี hue ของเนื้อลินจี่อยู่ในช่วงเฉดสีเหลืองน้ำตาล (89.74-109.10) จากข้อมูลที่เกิดการเปลี่ยนแปลงนี้เป็นผลของการเกิดสีน้ำตาลในปฏิกิริยาเมลลาร์ดที่เกิดขึ้นในระหว่างการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ จากการสลายตัวของกรดแอสคอร์บิกและน้ำตาลที่มีกรดอะมิโนเข้าร่วมในปฏิกิริยา ซึ่งผลของการวิเคราะห์คุณภาพทางเคมีของเนื้อลินจี่ที่ใช้ในงานวิจัยนี้มี ปริมาณโปรตีนเท่ากับ 0.95 mg/100g (ตาราง 4.1) และในการสลายตัวของกรดแอสคอร์บิกที่เกิดจากกรดแอสคอร์บิกถูกดีไฮเดรชัน (dehydration) สามารถเปลี่ยนเป็นสารเฟอฟูรอล (furfural) รวมตัวกับกรดอะมิโนได้เป็นสารสีน้ำตาลและจากการเสื่อมสลายของน้ำตาลโดยน้ำตาลรีดิวซ์รวมตัวกับกรดอะมิโน มีผลให้เกิดสารสีน้ำตาลได้เช่นเดียวกัน จึงทำให้ผลิตภัณฑ์มีสีคล้ำลง

5.1.2 ผลของการใช้ภาชนะบรรจุ พบว่ากระป๋องเคลือบแลคเกอร์ ช่วยลดปริมาณการละลายของดีบุกได้มากกว่าการใช้กระป๋องดีบุก ส่วนขวดแก้วไม่พบปริมาณการละลายของดีบุก การเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ลินจี่ที่อุณหภูมิ 37°C นาน 90 วัน พบว่ากระป๋องดีบุกมีปริมาณดีบุกละลายออกมา

162.21-190.96 ppm (อยู่ในเกณฑ์ยอมรับของประกาศกระทรวงสาธารณสุขฉบับที่ 144 พ.ศ. 2535 (อบ.) ที่กำหนดไว้ไม่เกิน 250 ppm) สำหรับคุณภาพด้านสีของลีนจีบรรจุกระป๋องที่เก็บรักษา 90 วัน พบว่าค่าสี L และ h มีมากกว่าลีนจีที่บรรจุกระป๋องเคลือบแลคเกอร์และขวดแก้วอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ดังนั้นการใช้กระป๋องดีบุกมีผลช่วยชะลอการเปลี่ยนสีของลีนจีให้เกิดขึ้นช้ากว่าภาชนะบรรจุอื่นๆ

5.1.3 ผลของการใช้แอนติออกซิแดนซ์ พบว่าการเติมโซเดียมอริทอร์เบทช่วยยับยั้งการเปลี่ยนสีของผลิตภัณฑ์ลีนจีให้เกิดขึ้นช้าที่สุด และผลค่าสีของลีนจีบรรจุกระป๋องดีบุกที่เก็บรักษา 90 วัน ที่อุณหภูมิห้อง ($28 \pm 2^{\circ}\text{C}$) และอุณหภูมิ 37°C มีค่าสี L ลดลงน้อยที่สุดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ถึงแม้ว่าโซเดียมอริทอร์เบทจะเป็นแอนติออกซิแดนซ์ที่ป้องกันการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันได้ดี แต่ไม่มีผลช่วยชะลอการเปลี่ยนสีในลีนจีบรรจุกระป๋องเคลือบแลคเกอร์และขวดแก้วได้ ดังนั้นการเติมโซเดียมอริทอร์เบทในลีนจีบรรจุกระป๋องดีบุกจะช่วยให้ผลิตภัณฑ์มีความคงตัวของสีได้มาก จึงมีผลให้ผลิตภัณฑ์เกิดการเปลี่ยนสีช้า

5.1.4 ผลของการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ที่อุณหภูมิห้อง ($28 \pm 2^{\circ}\text{C}$) และอุณหภูมิ 37°C พบว่าการเก็บผลิตภัณฑ์ที่อุณหภูมิ 37°C ทำให้ลีนจีมีสีเข้มมากกว่าเก็บที่อุณหภูมิห้อง ($28 \pm 2^{\circ}\text{C}$) เนื่องจากอุณหภูมิที่สูงจะช่วยเร่งปฏิกิริยาทางเคมีของการเกิดปฏิกิริยาเมลลาร์ดที่เกิดจากน้ำตาลรีดิวซ์ กรดอะมิโนและการสลายตัวของกรดแอสคอร์บิกให้เกิดขึ้น ดังนั้นการช่วยชะลอปฏิกิริยาเมลลาร์ดให้เกิดขึ้นช้าลงจึงควรเก็บผลิตภัณฑ์อาหารไว้ที่อุณหภูมิต่ำ

5.2 ข้อเสนอแนะ

5.2.1 จากการศึกษาน้ำแอนติออกซิแดนซ์ที่ใช้ในการทดลองนี้มีปริมาณ 0.2% ในน้ำเชื่อมซึ่งเป็นค่าต่ำสุดที่กำหนด และแอนติออกซิแดนซ์ที่ให้ผลมีประสิทธิภาพดีที่สุด ที่ช่วยชะลอการเปลี่ยนสีของลีนจีกระป๋องให้เกิดขึ้นช้าลง คือ โซเดียมอริทอร์เบท ดังนั้นควรมีการศึกษาปริมาณของกรดอริทอร์บิก และ/หรือ โซเดียมอริทอร์เบท โดยผันแปรปริมาณความเข้มข้นของสารที่เหมาะสมที่สุดในการนำมาใช้ในผลิตภัณฑ์ และเก็บรักษาไว้ที่ระยะเวลาเพิ่มขึ้น 12 เดือน เนื่องจากในงานวิจัยนี้มีขอบเขตของการเก็บรักษาอุณหภูมิห้องและอุณหภูมิ 37°C เป็นเวลา 90 วัน ซึ่งการเก็บรักษาที่อุณหภูมิห้อง พบว่าผลของการเปลี่ยนสีของผลิตภัณฑ์มีการเปลี่ยนแปลงช้ายังไม่ชัดเจน แต่การเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ที่อุณหภูมิ 37°C จะเห็นการเปลี่ยนสีของลีนจีชัดเจน และผลของการเปลี่ยนสีของผลิตภัณฑ์ที่เวลาเพิ่มขึ้น จะมีแนวโน้มของค่าสีลดลง

5.2.2 สาเหตุของการเกิดสีน้ำตาลในผลิตภัณฑ์ลีนจี้ มีผลมาจากปฏิกิริยาการเกิดสารสีน้ำตาลในปฏิกิริยาเมลลาร์ดจากการสลายตัวของน้ำตาลรีดิวซ์และกรดแอสคอร์บิก ดังนั้นจึงควรศึกษาหาปริมาณกรดแอสคอร์บิกทุกๆ ระยะที่เก็บรักษา และควรศึกษาหาปริมาณสารสีน้ำตาล (hydroxymethylfurfural; HMF) ที่เกิดขึ้นควบคู่กัน เพื่อดูแนวโน้มของการเปลี่ยนแปลงค่าสีจากการสลายตัวของกรดแอสคอร์บิก และมีสารสีน้ำตาลที่เพิ่มขึ้น

5.2.3 การเปลี่ยนแปลงสีของลีนจี้กระป๋องอีกสาเหตุหนึ่งเกิดจากผลของรงควัตถุโปรแอนโทไซยานิน ซึ่งเป็นรงควัตถุที่ไม่มีสีที่มีอยู่ในลีนจี้ เมื่อถูกความร้อนในสภาวะที่เป็นกรดจะเปลี่ยนรูปโครงสร้างเป็นแอนโทไซยานิน ซึ่งเป็นผลจากการถูกไฮโดรไลสของสารพวก condensed tannin ที่มีอยู่ในเนื้อลีนจี้เปลี่ยนเป็นแคเทชิน (catechin) และลิวโคแอนโทไซยานิน (leucoanthocyanin) (สารไม่มีสี) ซึ่งจะสลายตัวกลายเป็นแอนโทไซยานิน (anthocyanin) (สารมีสี) เป็นผลให้ผลิตภัณฑ์ลีนจี้เกิดสีชมพูในระหว่างการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ ดังนั้นจึงควรวิเคราะห์หาปริมาณลิวโคแอนโทไซยานิดิน (leucoanthocyanidin) (LN) เนื่องจาก LN เป็น intermediate compound ที่สำคัญที่ทำให้เกิดสีชมพู