

บทที่ 4

ผลการทดลองและวิจารณ์ผลการทดลอง

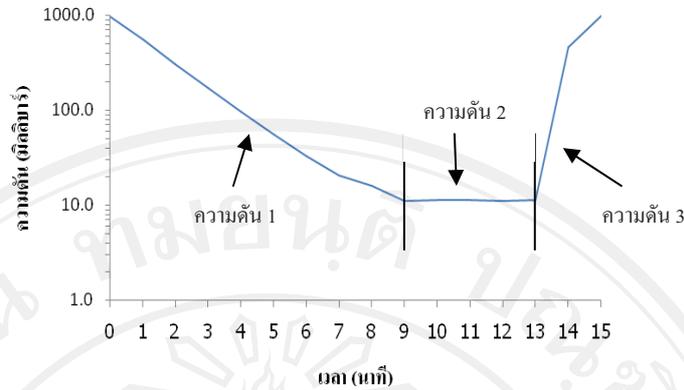
4.1 การทดลองที่ 1 การศึกษาการลดอุณหภูมิเฉียบพลันแบบสุญญากาศต่อยอดชาโยเตอินทรีย์

4.1.1 การทดลองที่ 1.1 การศึกษาหาพารามิเตอร์ที่เหมาะสมสำหรับกระบวนการลดอุณหภูมิยอดชาโยเตอินทรีย์แบบสุญญากาศ

ศึกษาหาพารามิเตอร์ที่เหมาะสมในการลดอุณหภูมิยอดชาโยเตอินทรีย์ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์โครงการหลวง (ถุงโพลีเอทิลีน) ขนาดกว้าง 20 เซนติเมตร ยาว 40 เซนติเมตร เจาะรูขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 0.5 เซนติเมตร จำนวน 18 รู พบว่า พารามิเตอร์ที่เหมาะสมสำหรับการลดอุณหภูมียอดชาโยเตอินทรีย์ที่มีอุณหภูมิเริ่มต้น 19-23 องศาเซลเซียส คือ การใช้ระดับความดันสุดท้ายที่ 10 มิลลิบาร์ ร่วมกับระยะเวลาการคงความดันที่ 3 นาทีและการใช้ระดับความดันที่ 11 มิลลิบาร์ ร่วมกับระยะเวลาการคงความดันที่ 5 นาที โดยทั้ง 2 พารามิเตอร์ข้างต้นจะใช้ระยะเวลาในการลดอุณหภูมิทั้งหมด 14 และ 15 นาทีตามลำดับ ร้อยละการสูญเสียน้ำหนักสดระหว่างทำการลดอุณหภูมิเท่ากับ 0.5 และ 0.6 ตามลำดับ และมีการใช้พลังงานในการลดอุณหภูมิทั้งหมด 0.11 กิโลวัตต์ต่อชั่วโมงเท่ากัน ซึ่งคิดเป็นค่าไฟฟ้า 0.07 บาทต่อกิโลกรัม

4.1.1.1 ความดันในห้องลดอุณหภูมิ

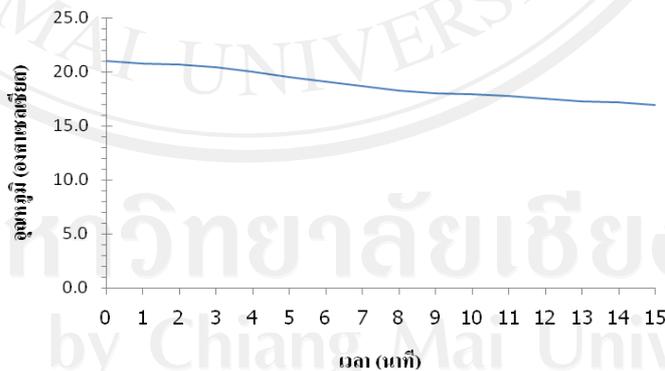
จากภาพที่ 8 แสดงความดันในห้องลดอุณหภูมิระหว่างที่ทำการลดอุณหภูมียอดชาโยเตอินทรีย์แบบสุญญากาศพบว่า สามารถแบ่งความดันได้ออกเป็น 3 ช่วง คือ ช่วงที่ 1 เป็นช่วงที่ความดันภายในห้องลดอุณหภูมิลดลงอย่างรวดเร็วจากระดับความดันบรรยากาศปกติ (958.7 มิลลิบาร์) ไปถึงระดับความดันที่กำหนด (11 มิลลิบาร์) โดยมีอัตราการลดความดันอยู่ที่ 105.3 มิลลิบาร์ต่อนาที ซึ่งความดันที่ลดลงนี้เกิดจากการที่อากาศภายในห้องลดอุณหภูมิถูกปั๊มสุญญากาศดูดออกไป สำหรับช่วงที่ 2 เป็นช่วงที่เครื่องลดอุณหภูมิตั้งการคงสภาวะความดันสุดท้าย (11 มิลลิบาร์) ให้ครบตามระยะเวลาที่กำหนด (5 นาที) และช่วงที่ 3 คือช่วงที่ทำการปรับสภาวะความดันภายในเครื่องลดอุณหภูมิให้กลับสู่สภาวะบรรยากาศปกติหลังจากที่ทำการคงความดันครบตามระยะเวลาที่กำหนดแล้วโดยทำการดึงเอาอากาศจากภายนอกเข้าสู่ภายในห้องลดอุณหภูมิ



ภาพที่ 8 แสดงความดันภายในห้องลดอุณหภูมิระหว่างการลดอุณหภูมียอดซาโยเตอินทรีย์แบบสุญญากาศโดยใช้พารามิเตอร์ความดัน 11 มิลลิบาร์และระยะเวลาคงความดันที่กำหนดนาน 5 นาที

4.1.1.2 อุณหภูมิภายในห้องลดอุณหภูมิ

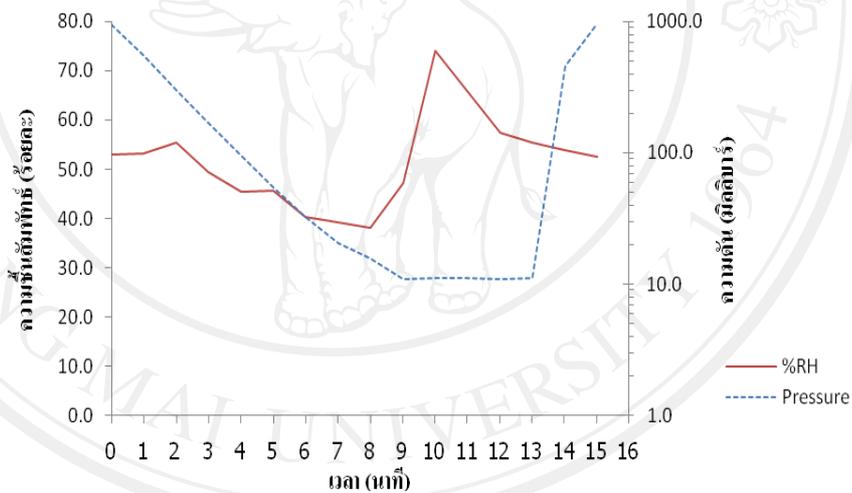
จากภาพที่ 9 อุณหภูมิภายในห้องลดอุณหภูมิมักลดลงอย่างต่อเนื่องแปรผันตามความดันภายในห้องลดอุณหภูมิ โดยห้องลดอุณหภูมิมียุณหภูมิเริ่มต้นอยู่ที่ 21 องศาเซลเซียสและอุณหภูมิต่ำสุดภายในห้องลดอุณหภูมิหลังเสร็จสิ้นกระบวนการอยู่ที่ 16.9 องศาเซลเซียส อัตราการลดอุณหภูมิภายในห้องอยู่ที่ 0.3 องศาเซลเซียสต่อนาที



ภาพที่ 9 แสดงอุณหภูมิภายในห้องลดอุณหภูมิมระหว่างการลดอุณหภูมียอดซาโยเตอินทรีย์แบบสุญญากาศ โดยใช้พารามิเตอร์ความดัน 11 มิลลิบาร์ และระยะเวลาคง ความดันที่กำหนดนาน 5 นาที

4.1.1.3 ความชื้นสัมพัทธ์ภายในห้องลดอุณหภูมิ

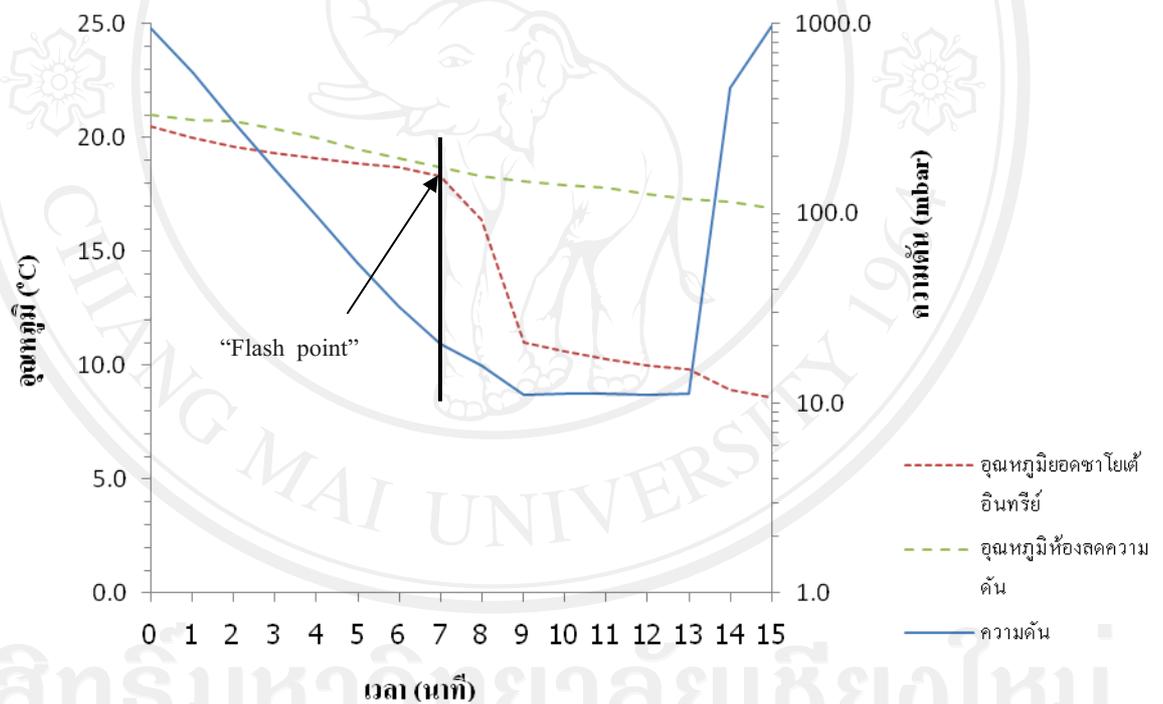
จากภาพที่ 10 ความชื้นสัมพัทธ์ภายในห้องลดอุณหภูมิมีก่าเริ่มต้นที่ร้อยละ 53.0 เมื่อความดันภายในห้องลดอุณหภูมิลดลง ร้อยละของความชื้นสัมพัทธ์จะลดลงเช่นกัน เมื่อระยะเวลาการลดอุณหภูมิผ่านไปจนถึงนาทีที่ 8 ความชื้นสัมพัทธ์ภายในห้องลดอุณหภูมิมีก่าต่ำสุดคือร้อยละ 38.1 ทั้งนี้เนื่องมาจากการที่อากาศภายในห้องลดอุณหภูมิลูกุดออกไปอย่างรวดเร็วด้วยเครื่องปั๊มสุญญากาศ เมื่อความดันภายในห้องลดอุณหภูมิลดถึงระดับที่กำหนดที่ 11 มิลลิบาร์ในนาทีที่ 9 และคงระดับความดันนี้ไว้เป็นเวลานาน 5 นาที พบว่าค่าร้อยละของความชื้นสัมพัทธ์ภายในห้องลดอุณหภูมิมีก่าเพิ่มสูงขึ้น เป็นผลมาจากการที่น้ำภายในเซลล์ของยอดชาโยเต้เกิดการระเหยเนื่องจากความดันต่ำจึงทำให้ภายในห้องลดอุณหภูมิมีก่าปริมาณความชื้นที่เพิ่มสูงขึ้น เมื่อสิ้นสุดกระบวนการลดอุณหภูมิจึงทำให้ความชื้นสัมพัทธ์ภายในห้องลดอุณหภูมิมีก่าอยู่ที่ร้อยละ 52.5



ภาพที่ 10 แสดงความสัมพันธ์ระหว่างความชื้นสัมพัทธ์ของอากาศและความดันภายในห้องลดอุณหภูมิจากการลดอุณหภูมิจากยอดชาโยเต้ด้วยเครื่องปั๊มสุญญากาศ โดยใช้พารามิเตอร์ความดัน 11 มิลลิบาร์และระยะเวลาคงความดันที่กำหนดนาน 5 นาที

4.1.1.4 อัตราการลดอุณหภูมิ

จากภาพที่ 11 ความสัมพันธ์ระหว่างความดัน อุณหภูมียอดชาโยเตอินทรีย์และระยะเวลาในการลดอุณหภูมิพบว่า ในช่วงแรกของการกระบวนการเมื่อลดความดันลงอัตราการลดอุณหภูมิของยอดชาโยเตอินทรีย์เกิดขึ้นมากเนื่องจากน้ำที่ระเหยออกไปเป็นน้ำที่อยู่บริเวณผิวของยอดชาโยเตอินทรีย์จนกระทั่งเมื่อเวลาผ่านไปถึงนาทีที่ 7 ที่ความดัน 20.6 มิลลิบาร์ อัตราการลดอุณหภูมิของยอดชาโยเตอินทรีย์จะเพิ่มสูงขึ้นทันที ทั้งนี้เนื่องจากน้ำที่อยู่ภายในเซลล์ของยอดชาโยเตอินทรีย์เปลี่ยนสถานะกลายเป็นไอและระเหยสู่บรรยากาศ ซึ่งเรียกการเกิดสภาวะดังกล่าวว่า flash point ส่งผลให้อุณหภูมิของยอดชาโยเตอินทรีย์ลดลงอย่างรวดเร็วภายใต้สภาวะความดันต่ำ เมื่อสิ้นสุดกระบวนการยอดชาโยเตอินทรีย์มีอุณหภูมิสุดท้ายอยู่ที่ 8.6 องศาเซลเซียส



ภาพที่ 11 แสดงความสัมพันธ์ของอุณหภูมียอดชาโยเตอินทรีย์ อุณหภูมิห้องลดอุณหภูมิ และความดันภายในห้องลดอุณหภูมิระหว่างการลดอุณหภูมียอดชาโยเตอินทรีย์แบบสุญญากาศ โดยใช้พารามิเตอร์ความดัน 11 มิลลิบาร์และระยะเวลาคงความดันที่กำหนดนาน 5 นาที

4.1.1.5 การสูญเสียน้ำหนักสด (ร้อยละ)

ในระหว่างกระบวนการลดอุณหภูมิ การสูญเสียน้ำหนักของยอดชาโอเต๋อินทรีย์เกิดขึ้น เนื่องจากการที่น้ำภายในยอดชาโอเต๋อินทรีย์เกิดการระเหย ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับความดันและระยะเวลาที่ใช้ในการลดอุณหภูมิ จากการลดอุณหภูมียอดชาโอเต๋อินทรีย์โดยการเปรียบเทียบที่ความดัน 10 มิลลิบาร์และที่ 11 มิลลิบาร์ พบว่า ที่ความดัน 10 มิลลิบาร์มีแนวโน้มการสูญเสียน้ำหนักสดที่สูงกว่าที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ (ตารางที่ 1) รวมทั้งเมื่อทำการเปรียบเทียบระยะเวลาที่ใช้ในการลดอุณหภูมิที่ 3, 4 และ 5 นาที พบว่า หากทำการใช้ระยะเวลาในการลดอุณหภูมียาวนานขึ้นจะทำให้การสูญเสียน้ำหนักสดเพิ่มสูงขึ้นด้วย (ตารางที่ 1)

4.1.1.6 พลังงานไฟฟ้าที่ใช้ในการลดอุณหภูมิ

ข้อดีของการลดอุณหภูมิตามแบบสุญญากาศเมื่อเทียบกับการลดอุณหภูมิด้วยวิธีอื่นๆ คือ สามารถลดอุณหภูมิของผลิตภัณฑ์ได้อย่างรวดเร็วจึงส่งผลให้ประหยัดเวลาและพลังงาน จากตารางที่ 1 แสดงถึงพลังงานที่ใช้ในการลดอุณหภูมียอดชาโอเต๋อินทรีย์แบบสุญญากาศ พบว่า เมื่อกำหนดระยะเวลาที่ใช้ในการคงวัตุดิบให้นานขึ้นในสภาวะความดันที่กำหนดในระดับที่ต่ำจะส่งผลให้ใช้ระยะเวลาและพลังงานในการลดอุณหภูมิเพิ่มขึ้น โดยในระดับความดันที่ 10 มิลลิบาร์เป็นเวลา 3 นาที และที่ระดับความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นเวลา 5 นาที จะใช้ระยะเวลาในการทำให้เย็นทั้งหมด 13 นาที และ 15 นาที ตามลำดับ ใช้พลังงานไฟฟ้าในการลดอุณหภูมิเท่ากับ 0.11 กิโลวัตต์ต่อชั่วโมง เท่ากัน คิดเป็นค่าไฟฟ้าจำนวน 0.0058 บาทต่อกิโลกรัม



ภาพที่ 12 การจัดเรียงยอดชาโอเต๋อินทรีย์ลงในตะกร้า (ซ้าย) และการจัดเรียงยอดชาโอเต๋อินทรีย์ในห้องลดอุณหภูมิ

ตารางที่ 1 สภาวะการทำงานของเครื่องลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศในการลดอุณหภูมียอดชาโยเต้ อินทรีย์

สภาวะการทำงานของเครื่องลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ	ค่าที่ทำการบันทึก					
	ความดันสุดท้ายในห้องลดอุณหภูมิ (มิลลิบาร์)	10			11	
เวลาที่ยอดชาโยเต้อินทรีย์อยู่ภายใต้ความดัน (นาที)	3	4	5	3	4	5
เวลาทั้งหมดที่ใช้ในการลดอุณหภูมิ (นาที)	13	14	15	12	14	15
อุณหภูมิภายในห้องลดอุณหภูมิเริ่มต้น (องศาเซลเซียส)	28.1	17.8	17.7	21.3	24.0	21.0
อุณหภูมิภายในห้องลดอุณหภูมิสุดท้าย (องศาเซลเซียส)	26.0	14.5	9.5	20.4	17.1	16.9
ความชื้นสัมพัทธ์เริ่มต้น (ร้อยละ)	67.9	98.4	70.7	64.8	57.7	53.0
ความชื้นสัมพัทธ์สุดท้าย (ร้อยละ)	65.7	96.1	68.7	50.4	48.9	53.8
หน่วยไฟฟ้าที่ใช้ (กิโลวัตต์ต่อชั่วโมง)	0.11	0.13	0.13	0.11	0.11	0.11
ค่าไฟฟ้า (บาทต่อกิโลกรัม)	0.0058	0.0069	0.0067	0.0058	0.0058	0.0058
สภาวะของยอดชาโยเต้อินทรีย์						
อุณหภูมิเริ่มต้น (องศาเซลเซียส)	20.2	21.4	22.3	22.3	21.2	20.5
อุณหภูมิสุดท้าย (องศาเซลเซียส)	8.8	8.6	8.7	10.7	8.8	8.6
การสูญเสียน้ำหนักสด (ร้อยละ)	0.6	0.7	0.9	0.4	0.5	0.5

4.1.2 การทดลองที่ 1.2 การศึกษาการเปลี่ยนแปลงคุณภาพทางกายภาพและเคมีของยอดชาโยต์อินทรีย์หลังผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ

4.1.2.1 การสูญเสียน้ำหนักสด

ยอดชาโยต์อินทรีย์หลังผ่านกระบวนการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศแล้วนำไปเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ยอดชาโยต์อินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศมีการสูญเสียน้ำหนักสดที่มากที่สุดเท่ากับร้อยละ 6.764 ± 1.246 ซึ่งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับยอดชาโยต์อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิด้วยความดัน 10 มิลลิบาร์ เป็นเวลา 3 นาที และความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นเวลา 5 นาที ซึ่งมีการสูญเสียน้ำหนักสดเท่ากับร้อยละ 4.944 ± 1.634 และ 4.428 ± 0.980 ตามลำดับ ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ยอดชาโยต์อินทรีย์ในทุกการทดลองมีแนวโน้มการสูญเสียน้ำหนักสดเพิ่มขึ้น (ตารางที่ 2 ภาพที่ 14 และ ตารางภาคผนวกที่ 7)

จากผลการทดลอง พบว่า การลดอุณหภูมียอดชาโยต์อินทรีย์แบบสุญญากาศสามารถช่วยชะลอการสูญเสียน้ำหนักสดได้ โดยปกติแล้วภายในเซลล์ผักมีน้ำเป็นองค์ประกอบอยู่ประมาณร้อยละ 70-96 ซึ่งขึ้นอยู่กับชนิดของผัก โดยอาจจะอยู่ในรูปของสารละลายภายในเซลล์ อวัยวะของเซลล์ ช่องว่างระหว่างเซลล์ หรืออาจจะเป็นองค์ประกอบภายในโมเลกุลของสารอื่นๆภายในเซลล์ของพืช (Sudheer and Indira, 2007) ซึ่งภายหลังจากการเก็บเกี่ยว ผักสดจะสูญเสียน้ำอยู่ตลอดเวลา โดยการคายน้ำผ่านทางปากใบหรือการสูญเสียน้ำผ่านทางช่องเปิดต่างๆ รวมถึงบาดแผลที่เกิดขึ้นในระหว่างการเก็บเกี่ยวและการจัดการภายหลังการเก็บเกี่ยว (นิธิยาและคณะ, 2548) ซึ่งนอกจากจะส่งผลให้เกิดการสูญเสียน้ำหนักมวลรวมของผลิตภัณฑ์ทั้งหมดแล้วยังส่งผลให้เกิดการเหี่ยวของลำต้น ใบ และยอดของผักด้วย โดยปัจจัยที่ส่งผลให้ผักเกิดการสูญเสียน้ำได้แก่ ความชื้นสัมพัทธ์ สภาพบรรยากาศ โดยรอบของผลิตภัณฑ์ การหมุนเวียนของอากาศและอุณหภูมิโดยรอบผลิตภัณฑ์ และอุณหภูมิของผลิตภัณฑ์ ซึ่งการลดอุณหภูมิจากผักและผลไม้อย่างรวดเร็วก่อนนำมาเก็บรักษาเป็นวิธีการหนึ่งที่จะช่วยลดการสูญเสียน้ำของผลิตภัณฑ์ได้ (Wilson *et al.*, 2009)

4.1.2.2 การเปลี่ยนแปลงสี

ยอดชาโยต์อินทรีย์หลังผ่านกระบวนการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศแล้วนำไปเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 วัน พบว่า การลดอุณหภูมียอดชาโยต์อินทรีย์แบบสุญญากาศที่ความดัน 10 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 3 นาทีและที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 5 นาที มีค่า L^* เท่ากับ 40.66 ± 2.23 และ 41.85 ± 1.71 ตามลำดับ ซึ่งไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 เมื่อเทียบกับยอดชาโยต์อินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิ

แบบสุญญากาศ ที่มีค่า L^* เท่ากับ 40.21 ± 1.33 ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ค่า L^* ของสีใบยอดชาโศเดอินทรีย์มีแนวโน้มค่อนข้างคงที่ (ตารางที่ 2 ภาพที่ 15 และ ตารางภาคผนวกที่ 8)

ค่า chroma ของยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 10 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 3 นาทีและที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 5 นาทีที่มีค่าเท่ากับ 11.99 ± 2.19 และ 12.88 ± 2.49 ตามลำดับ ซึ่งไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 เมื่อเทียบกับยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ ที่มีค่า chroma เท่ากับ 10.30 ± 2.32 ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ค่า chroma ของสีใบยอดชาโศเดอินทรีย์มีแนวโน้มเพิ่มขึ้นเล็กน้อย (ตารางที่ 2 ภาพที่ 16 และ ตารางภาคผนวกที่ 9)

ในส่วนของค่า hue angle ของยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 10 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 3 นาทีและที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 5 นาทีที่มีค่าเท่ากับ 119.00 ± 1.89 และ 118.42 ± 1.37 ตามลำดับ อีกทั้งยังไม่มี ความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 เมื่อเทียบกับยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ ที่มีค่า hue angle เท่ากับ 116.98 ± 2.94 ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ค่า hue angle ของสีใบยอดชาโศเดอินทรีย์มีแนวโน้มลดลง (ตารางที่ 2 ภาพที่ 17 และ ตารางภาคผนวกที่ 10)

จากผลการทดลอง พบว่า การลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงสีของยอดชาโศเดอินทรีย์ และเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น ค่า chroma และ ค่า hue angle ของยอดชาโศเดอินทรีย์มีค่าที่เพิ่มขึ้นเล็กน้อยและลดลงตามลำดับ ส่งผลให้การเปลี่ยนสีของใบยอดชาโศเดอินทรีย์มีสีเข้มขึ้นและเปลี่ยนสีจากสีเขียวสดไปเป็นสีเขียวอมเหลือง สอดคล้องกับการทดลองของ คณัยและชัยพิชิต (2551) ที่ศึกษาคุณภาพของบรอกโคลีที่ผ่านการลดอุณหภูมิโดยใช้น้ำแข็ง เปรียบเทียบกับบรอกโคลีที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิ แล้วเก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิ 8-10 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 4 วัน พบว่า ค่า chroma ของบรอกโคลีมีแนวโน้มที่เพิ่มสูงขึ้นในขณะที่ค่า hue angle มีแนวโน้มที่ลดต่ำลง โดยทั่วไปแล้ว ภายหลังจากเก็บเกี่ยวผลิตผล มักมีการเปลี่ยนแปลงสีเกิดขึ้น ซึ่งพบว่าสีเขียวจะหายไปแล้วปรากฏสีเหลืองขึ้นมาแทน โดยการสูญเสียสีเขียวนี้เป็นสาเหตุมาจากการสลายตัวของสารสีคลอโรฟิลล์ (จริงแท้, 2549)

4.1.2.3 ปริมาณวิตามินซี

ปริมาณวิตามินซีของยอดชาโศเดอินทรีย์หลังผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 10 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 3 นาทีและที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 5 นาที แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียสเป็นระยะเวลา 5 วัน มีค่าเท่ากับ 3.866 ± 0.152 และ 3.200 ± 1.126 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม น้ำหนักสด ซึ่งไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับปริมาณ

วิตามินซีของยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่ไม่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ ที่มีค่าเท่ากับ 3.166 ± 1.011 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษาพบว่า ปริมาณวิตามินซีของยอดชาโยเต้อินทรีย์ในทุกกรรมวิธีมีแนวโน้มที่ผันแปร (ตารางที่ 3 ภาพที่ 18 และ ตารางภาคผนวกที่ 11)

จากการทดลอง พบว่า การลดอุณหภูมิยอดชาโยเต้อินทรีย์แบบสุญญากาศไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของปริมาณวิตามินซีตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ซึ่งมีค่าอยู่ในช่วง 3.000 ถึง 4.500 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด สอดคล้องกับการลดอุณหภูมিবรอกโคลีโดยวิธีการที่แตกต่างกัน คือ air blast cooling, cold room cooling, plate cooling และ vacuum cooling เปรียบเทียบกับบรอกโคลีที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิพบว่า ปริมาณวิตามินซีของบรอกโคลีที่ผ่านการลดอุณหภูมิมิค่าไม่แตกต่างกับปริมาณวิตามินซีของบรอกโคลีที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิ (Zhang and Sun, 2006)

ปริมาณวิตามินซีในผักผลไม้ไม่มีความแตกต่างกันจากหลายปัจจัยได้แก่ ความแตกต่างทางพันธุกรรม สภาพแวดล้อม วิธีการเก็บเกี่ยวและความบริบูรณ์ของผลผลิต รวมถึงการปฏิบัติการหลังการเก็บเกี่ยว โดยอุณหภูมิเป็นปัจจัยที่สำคัญที่สุดที่ส่งผลต่อปริมาณวิตามินซี หากอุณหภูมิสูงจะเร่งให้เกิดการเสื่อมสลายของวิตามินซีอย่างรวดเร็ว (Lee and Kader, 2000) นอกจากนี้ยังมีรายงานการทดลองเกี่ยวกับการลดอุณหภูมิผลผลิตต่างๆที่ให้ผลเกี่ยวกับปริมาณวิตามินซีที่แตกต่างกัน ไป เช่น กรรณิการ์ (2551) ได้ศึกษาถึงผลของการลดอุณหภูมิแบบเฉียบพลัน โดยวิธีผ่านอากาศเย็นต่อคุณภาพหลังการเก็บเกี่ยวของผลสตรอเบอร์รี่พันธุ์ 329 พบว่าปริมาณวิตามินซีของผลสตรอเบอร์รี่ที่ผ่านกระบวนการลดอุณหภูมิมิปริมาณวิตามินซีสูงกว่าสตรอเบอร์รี่ไม่ผ่านกระบวนการลดอุณหภูมิอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

4.1.2.4 ปริมาณคลอโรฟิลล์

ยอดชาโยเต้อินทรีย์หลังผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ แล้วทำการเก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 วัน พบว่า ยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 10 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 3 นาทีและที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 5 นาที มีปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ เท่ากับ 0.080 ± 0.016 และ 0.070 ± 0.007 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด ซึ่งไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ ของยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่ไม่ผ่านการลดอุณหภูมิ ที่มีค่าเท่ากับ 0.072 ± 0.017 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม น้ำหนักสด โดยตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ยอดชาโยเต้อินทรีย์ทุกกรรมวิธีมีปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ ค่อนข้างคงที่ (ตารางที่ 3 ภาพที่ 19 และ ตารางภาคผนวกที่ 12)

ปริมาณคลอโรฟิลล์ บี ของยอดชาโยเต้อินทรีย์ในทุกกรรมวิธี ที่เก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 วัน พบว่า ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความ

เชื่อมั่นร้อยละ 95 โดยยอดชาโยเตอินทรีย์ที่ไม่ผ่านการลดอุณหภูมิ ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 10 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 3 นาทีและที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 5 นาที มีปริมาณคลอโรฟิลล์ บี เท่ากับ 0.042 ± 0.010 , 0.046 ± 0.009 และ 0.041 ± 0.005 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม น้ำหนักสด ตามลำดับ ตลอดอายุการเก็บรักษา พบว่า ปริมาณคลอโรฟิลล์ บี ของยอดชาโยเตอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีค่อนข้างคงที่ (ตารางที่ 3 ภาพที่ 20 และ ตารางภาคผนวกที่ 13)

ในส่วนของปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอดชาโยเตอินทรีย์ที่ไม่ผ่านการลดอุณหภูมิ ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 10 มิลลิบาร์ เป็นเวลา 3 นาทีและที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นเวลา 5 นาที พบว่า ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 โดยมีปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดเท่ากับ 0.117 ± 0.028 , 0.129 ± 0.026 และ 0.113 ± 0.012 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม น้ำหนักสด ตามลำดับ ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ยอดชาโยเตอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีมีปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดค่อนข้างคงที่ (ตารางที่ 3 ภาพที่ 21 และ ตารางภาคผนวกที่ 14)

เมื่อพิจารณาจากผลการทดลอง พบว่า การลดอุณหภูมียอดชาโยเตอินทรีย์แบบสุญญากาศ ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของปริมาณคลอโรฟิลล์ ซึ่งสอดคล้องกับการทดลองของ Rannic *et al.* (2001) ที่ทำการศึกษาเกี่ยวกับการลดอุณหภูมิผักกาดหอมห่อพันซ์ Iceberg ด้วยระบบสุญญากาศด้วยอัตราเร็วในการลดความดันบรรยากาศในห้องลดอุณหภูมิที่แตกต่างกัน 3 ระดับ จากนั้นทำการเก็บรักษาผักกาดหอมห่อไว้ที่อุณหภูมิ 1 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ร้อยละ 85 เปรียบเทียบกับผักกาดหอมห่อที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิ พบว่า เมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาผ่านไป 16 วัน ปริมาณคลอโรฟิลล์ของผักกาดหอมห่อค่อนข้างคงที่และมีปริมาณที่ไม่แตกต่างกัน

โดยปกติแล้วในระหว่างที่พืชเกิดการวาย (senescence) หรือการเก็บรักษาผลิตผล คลอโรฟิลล์จะสลายตัวไปเป็นสารที่ไม่มีสีส่งผลให้สีของสารแคโรทีนอยด์ปรากฏออกมาให้เห็น ซึ่งการสลายตัวของปริมาณคลอโรฟิลล์เป็นส่วนที่แสดงถึงการเสื่อมสลายของพืชที่เกิดขึ้น (จริงแท้, 2549) การที่ปริมาณคลอโรฟิลล์ของยอดชาโยเตอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีมีค่าไม่แตกต่างกันมาก อาจมีสาเหตุจากหลังทำการลดอุณหภูมียอดชาโยเตอินทรีย์แล้ว ไม่ได้นำยอดชาโยเตอินทรีย์ไปเก็บรักษาที่อุณหภูมิตามที่กำหนดไว้ทันที เนื่องด้วยสถานที่ในการลดอุณหภูมิและสถานที่สำหรับทำการเก็บรักษาเพื่อวิเคราะห์การเปลี่ยนแปลงทางกายภาพและเคมีของยอดชาโยเตอินทรีย์เป็นคนละสถานที่กัน จึงทำให้เสียเวลาในการเดินทางขนย้ายยอดชาโยเตอินทรีย์ประมาณ 15 นาที โดยการบรรจุยอดชาโยเตอินทรีย์หลังจากที่ผ่านการลดอุณหภูมิแล้วลงในกล่องโฟมที่บรรจุน้ำแข็ง จากนั้นจึงขนย้ายยอดชาโยเตอินทรีย์มาเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส ซึ่งจากสาเหตุดังกล่าวอาจเป็นสาเหตุหนึ่งที่ทำให้ปริมาณคลอโรฟิลล์ของยอดชาโยเตอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีไม่มีความแตกต่างกัน

4.1.2.5 ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด

ยอดชาโพลีเอธินทรีซี่หลังผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศและเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วันพบว่า ยอดชาโพลีเอธินทรีซี่ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 10 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 3 นาทีและที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 5 นาที มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 4.470 ± 0.262 และ 4.400 ± 0.264 ตามลำดับ ซึ่งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับยอดชาโพลีเอธินทรีซี่ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิที่มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดเท่ากับร้อยละ 6.900 ± 0.625 ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษาพบว่ายอดชาโพลีเอธินทรีซี่ในทุกกรรมวิธีการทดลอง มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดเพิ่มสูงขึ้น (ตารางที่ 4 ภาพที่ 22 และตารางภาคผนวกที่ 15)

จากผลการทดลอง พบว่า ยอดชาโพลีเอธินทรีซี่ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศมีปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดสูงกว่ายอดชาโพลีเอธินทรีซี่ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิ ทั้งนี้เนื่องจากในระหว่างที่ทำการลดอุณหภูมียอดชาโพลีเอธินทรีซี่มีการสูญเสียน้ำส่งผลให้มีปริมาณของแข็งที่ละลายได้เพิ่มสูงขึ้น แต่เมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาผ่านไปพบว่ายอดชาโพลีเอธินทรีซี่ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิมียปริมาณของแข็งที่ละลายได้สูงกว่ายอดชาโพลีเอธินทรีซี่ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ เนื่องจากผลผลิตเกิดการสูญเสียอย่างต่อเนื่อง และเมื่อปริมาณน้ำในเซลล์ลดลงจึงส่งผลให้ปริมาณสารที่ละลายอยู่ในเซลล์มีความเข้มข้นเพิ่มมากขึ้น (จริงแท้, 2544) และการที่ยอดชาโพลีเอธินทรีซี่ที่ผ่านการลดอุณหภูมิมียปริมาณสารที่ละลายได้น้อยกว่าเนื่องจากการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศมีผลช่วยลดความร้อนที่ติดมากับผลผลิตจากแปลงปลูก และลดอุณหภูมิภายในตัวผลผลิตลงอย่างรวดเร็ว ส่งผลให้กระบวนการเมแทบอลิซึมต่างๆ ภายในเซลล์ผลิตผลลดลงและชะลอการเสื่อมสภาพ ทำให้ช่วยยืดอายุการเก็บรักษาของผลิตผล (Rudnucki *et al.*, 1991)

4.1.2.6 ปริมาณสารประกอบฟีนอล

การลดอุณหภูมียอดชาโพลีเอธินทรีซี่แบบสุญญากาศแล้วนำไปเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 5 วันพบว่า ปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโพลีเอธินทรีซี่ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 10 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 3 นาทีและที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 5 นาที มีปริมาณเท่ากับ 0.373 ± 0.035 และ 0.368 ± 0.022 มิลลิกรัมต่อกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง ตามลำดับ ซึ่งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับยอดชาโพลีเอธินทรีซี่ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิ ที่มีปริมาณสารประกอบฟีนอลเท่ากับ 0.443 ± 0.040 มิลลิกรัมต่อกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง ตลอดอายุการเก็บรักษา ปริมาณสารประกอบฟีนอลมีปริมาณที่เพิ่มขึ้นในทุกกรรมวิธีการทดลอง (ตารางที่ 4 ภาพที่ 23 และตารางภาคผนวกที่ 16)

จากการทดลอง พบว่า เมื่อทำการเก็บรักษายอดชาโศเดอินทรีย์นานขึ้นปริมาณสารประกอบฟีนอลมีแนวโน้มที่เพิ่มสูงขึ้น โดยยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิมีปริมาณสารประกอบฟีนอลมากที่สุด สอดคล้องกับการทดลองของ Cantwell *et al.* (2002) ที่ทำการเก็บรักษามันแกวที่อุณหภูมิ 10 องศาเซลเซียส พบว่า มีปริมาณสารประกอบฟีนอลเพิ่มสูงขึ้นเมื่อเก็บรักษานาน 14 วัน เช่นเดียวกับ ผักบางชนิด เช่น บรอกโคลี พริกหวาน ปวยเล้ง และถั่วมีปริมาณสารประกอบฟีนอลที่เพิ่มขึ้นในระหว่างการเก็บรักษา (Turkmen *et al.*, 2005) รวมถึงการเก็บรักษามันฝรั่งที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียสเป็นระยะเวลา 4 สัปดาห์ พบว่า ปริมาณสารประกอบฟีนอลมีปริมาณเพิ่มสูงขึ้น (Padma and Picha, 2008)

โดยการเพิ่มของปริมาณสารประกอบฟีนอลเกี่ยวข้องกับการตอบสนองต่อบาดแผลและการเปลี่ยนแปลงที่เพิ่มขึ้นของพืช ซึ่งปริมาณสารประกอบฟีนอลจะเพิ่มสูงขึ้นเมื่อพืชมีการซ่อมแซมตัวเองจากบาดแผลและด้านทานการบุกรุกจากเชื้อจุลินทรีย์ (Dixon and Paiva, 1995) สอดคล้องกับการทดลองของ De Reuck *et al.* (2009) ที่ทำการเก็บรักษาลิ้นจี่ในบรรจุภัณฑ์ที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศภายในบรรจุภัณฑ์ร่วมกับการเติมสาร 1-methylcyclopropene (1-MCP) แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 2 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 14 วัน พบว่า มีการเพิ่มขึ้นของกิจกรรมเอนไซม์ polyphenoloxidase (PPO) ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ซึ่งเอนไซม์ PPO จะทำปฏิกิริยากับสารประกอบฟีนอลและออกซิเจนก่อให้เกิดสารสีน้ำตาลเมื่อลิ้นจี่เกิดการแก่ เกิดบาดแผล หรือถูกรุกรานจากเชื้อจุลินทรีย์

4.1.2.7 กิจกรรมของสารต้านอนุมูลอิสระ

ยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศแล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 5 วันพบว่า ยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 10 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 3 นาทีและที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นเวลานาน 5 นาที มีปริมาณกิจกรรมของสารต้านอนุมูลอิสระเท่ากับ 0.039 ± 0.006 และ 0.043 ± 0.003 มิลลิกรัมกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง ตามลำดับ ซึ่งไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิ ที่มีปริมาณกิจกรรมของสารต้านอนุมูลอิสระเท่ากับ 0.038 ± 0.002 กรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง อีกทั้งปริมาณกิจกรรมของสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโศเดอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีทดลองมีปริมาณที่ลดลงตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา (ตารางที่ 4 ภาพที่ 24 และตารางภาคผนวกที่ 17)

จากผลการทดลอง พบว่า ปริมาณกิจกรรมของสารต้านอนุมูลอิสระไม่มีความสัมพันธ์กับปริมาณสารประกอบฟีนอลในระหว่างที่ทำการเก็บรักษายอดชาโศเดอินทรีย์ แต่มีความสัมพันธ์

กับปริมาณสารคลอโรฟิลล์ โดยเฉพาะยอดชาโด้อินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิ กล่าวคือ ยอดชาโด้อินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการทดลองมีปริมาณกิจกรรมของสารต้านอนุมูลอิสระลดลง สอดคล้องกับการลดลงของปริมาณคลอโรฟิลล์ในระหว่างที่ทำการเก็บรักษา

สารต้านอนุมูลอิสระเป็นสารประกอบที่ทำหน้าที่ในการยับยั้งหรือชะลอการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันของโมเลกุลต่างๆ โดยสารต้านอนุมูลอิสระจะเข้ายับยั้งปฏิกิริยาในขั้นตอนของการเริ่มต้นหรือในระหว่างการเพิ่มจำนวนของปฏิกิริยาลูกลูโซ (Lanfer-Maequez *et al.*, 2005) โดยคลอโรฟิลล์เป็นกลุ่มของสารสีที่พบมากในพืชสีเขียว มีคุณสมบัติที่สามารถยับยั้งปฏิกิริยาลูกลูโซของการเกิดอนุมูลอิสระได้ (Endo, 1985)

4.1.2.8 การนำเสียบ

ยอดชาโด้อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศแล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส พบว่า มีการนำเสียบที่เกิดขึ้นน้อยกว่ายอดชาโด้อินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิ โดยความเสียหายที่เกิดขึ้นทำให้ยอดชาโด้อินทรีย์มีลักษณะลำต้นที่โค้งงอเป็นรูปตัวยู (U) สูญเสียความแข็งแรง ใบเริ่มเปลี่ยนเป็นสีเหลือง และมือเกาะเปลี่ยนเป็นสีน้ำตาล เพราะฉะนั้นการลดอุณหภูมิยอดชาโด้อินทรีย์ก่อนนำมาเก็บรักษาสามารถช่วยชะลออาการนำเสียบที่จะเกิดขึ้นกับยอดชาโด้อินทรีย์ได้ (ภาพที่ 13)

การลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศมีผลช่วยลดความร้อนที่ติดมากับผลผลิตจากแปลงปลูก และลดอุณหภูมิภายในตัวผลผลิตลงอย่างรวดเร็ว ส่งผลให้กระบวนการเมแทบอลิซึมต่างๆภายในเซลล์ผลผลิตเกิดช้าลง การสูญเสียน้ำน้อยลง ชะลอการเสื่อมสภาพของผลผลิต และผลผลิตมีอายุการเก็บรักษานานขึ้น (Rudnucki *et al.*, 1991; Thompson *et al.*, 2002) สอดคล้องกับการทดลองของ Artes and Martinez (1995) ที่รายงานว่า การลดอุณหภูมิผักกาดหอมห่อพันธุ์ Salinas โดยระบบสุญญากาศแล้วทำการบรรจุลงในถุงโพลีโพรพิลีน จากนั้นทำการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 2 องศาเซลเซียส ความชื้นสัมพัทธ์ร้อยละ 90-95 เป็นระยะเวลา 2 สัปดาห์พบว่า ผักกาดหอมห่อที่ผ่านการลดอุณหภูมิโดยระบบสุญญากาศมีลักษณะปรากฏภายนอกและคุณภาพโดยรวมดีกว่าผักกาดหอมห่อที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิ นอกจากนี้ยังมีรายงานการลดอุณหภูมิผักกาดหอมห่อด้วยระบบสุญญากาศก่อนการเก็บรักษา และพบว่าสามารถที่จะช่วยชะลอการเกิดสีชมพู (Pink Rib) บริเวณเส้นใบ และความเสียหายต่อใจกลางใบ ระหว่างการเก็บรักษาได้ (Martínez and Artés, 1999)

4.1.2.9 อายุการเก็บรักษา

ยอดชาโพลีเอทรีนที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศแล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส พบว่า ยอดชาโพลีเอทรีนที่ผ่านการลดอุณหภูมิที่ความดัน 11 มิลลิบาร์เป็นเวลานาน 5 นาที มีอายุการเก็บรักษานานที่สุดเท่ากับ 7.40 ± 0.55 วัน ยอดชาโพลีเอทรีนที่ผ่านการลดอุณหภูมิที่ความดัน 10 มิลลิบาร์เป็นเวลานาน 3 นาทีมีอายุการเก็บรักษานาน 5.80 ± 0.84 วัน ส่วนยอดชาโพลีเอทรีนที่ไม่ผ่านการลดอุณหภูมิมียุอายุการเก็บรักษานาน 5.00 ± 0.00 วัน (ตารางที่ 4)

อายุการเก็บรักษาของยอดชาโพลีเอทรีนจากการทดลองนี้ใช้เกณฑ์ประเมินจากการเน่าเสียเป็นหลัก นอกจากนี้การเปลี่ยนแปลงทางด้านการสูญเสียน้ำหนักก็เป็นอีกหนึ่งเกณฑ์ที่ใช้ในการประกอบการตัดสินใจ โดยหากยอดชาโพลีเอทรีนทุกกรรมวิธีในแต่ละการทดลองมีการสูญเสียน้ำหนักอยู่ในช่วงร้อยละ 4 ถึง 10 จะถือว่าคุณภาพของยอดชาโพลีเอทรีนเริ่มลดต่ำลง เมื่อทำการพิจารณาจากเกณฑ์ข้างต้นแล้ว จึงทำให้ยอดชาโพลีเอทรีนที่ไม่ผ่านการลดอุณหภูมิมียุอายุการเก็บรักษาสั้นกว่ายอดชาโพลีเอทรีนที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ สอดคล้องกับการทดลองศึกษาการยืดอายุการใช้งานของดอกแคพโพดิล (Sun and Brosnan, 1999) และดอกลิลลี่ (Brosnan and Sun, 2003) โดยการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ พบว่า ดอกแคพโพดิลและดอกลิลลี่ที่ผ่านการลดอุณหภูมิมียุอายุการใช้งานที่ยาวนานขึ้น

ตารางที่ 2 การสูญเสียน้ำหนักสด ค่า L^* , ค่า chroma และ ค่า hue angle ของยอดชาโพลีเอทรีนที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศแล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส นาน 5 วัน

วิธีการ	การสูญเสียน้ำหนัก สด (ร้อยละ)	ค่า L^*	ค่า chroma	ค่า hue angle (องศา)
Control	6.764 ± 1.246^a	40.21 ± 1.33	10.30 ± 2.32	116.98 ± 2.94
Vacuum 1	4.944 ± 1.634^b	40.66 ± 2.23	11.99 ± 2.19	119.00 ± 1.89
Vacuum 2	4.428 ± 0.980^b	41.85 ± 1.71	12.88 ± 2.49	118.42 ± 1.37

หมายเหตุ ตัวอักษรที่ตามหลังค่าเฉลี่ยที่แตกต่างกันในแนวตั้งแสดงว่ามีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95
 Vacuum 1 คือ พารามิเตอร์ที่ความดัน 10 mbar เป็นระยะเวลา 3 นาที
 Vacuum 2 คือ พารามิเตอร์ที่ความดัน 11 mbar เป็นระยะเวลา 5 นาที

**ตารางที่ 3 ปริมาณวิตามินซี คลอโรฟิลล์ เอ คลอโรฟิลล์ บี และ คลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอด
ชาโยเตอินทรีรี่ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศแล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8
องศาเซลเซียส นาน 5 วัน**

วิธีการ	ปริมาณวิตามินซี (mg/100 g FW)	ปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ (mg/100 g FW)	ปริมาณคลอโรฟิลล์ บี (mg/100 g FW)	ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมด (mg/100 g FW)
Control	3.166±1.011	0.072±0.017	0.042±0.010	0.117±0.028
Vacuum 1	3.866±0.152	0.080±0.016	0.046±0.009	0.129±0.026
Vacuum 2	3.200±1.126	0.070±0.007	0.041±0.005	0.113±0.012

หมายเหตุ ตัวอักษรที่ตามหลังค่าเฉลี่ยที่แตกต่างกันในแนวตั้งแสดงว่ามีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95
Vacuum 1 คือ พารามิเตอร์ที่ความดัน 10 mbar เป็นระยะเวลา 3 นาที
Vacuum 2 คือ พารามิเตอร์ที่ความดัน 11 mbar เป็นระยะเวลา 5 นาที

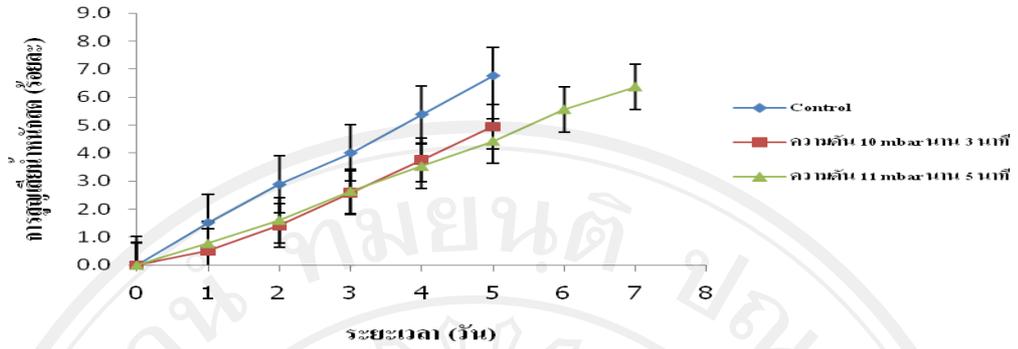
**ตารางที่ 4 ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด ปริมาณสารประกอบฟีนอล กิจกรรมสารต้าน
อนุมูลอิสระของยอดชาโยเตอินทรีรี่ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศแล้วเก็บรักษา
ที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 วัน และอายุการเก็บรักษา**

วิธีการ	ปริมาณของแข็งที่ ละลายได้ทั้งหมด (ร้อยละ)	ปริมาณสารประกอบ ฟีนอล (mg/ g DW)	กิจกรรม สารต้านอนุมูลอิสระ (mg/g DW)	อายุการเก็บรักษา (วัน)
Control	6.900±0.625 ^a	0.443±0.040 ^a	0.038±0.002	5.00±0.00 ^a
Vacuum 1	4.470±0.262 ^b	0.373±0.035 ^b	0.039±0.006	5.80±0.84 ^b
Vacuum 2	4.400±0.264 ^b	0.368±0.022 ^b	0.043±0.003	7.40±0.55 ^c

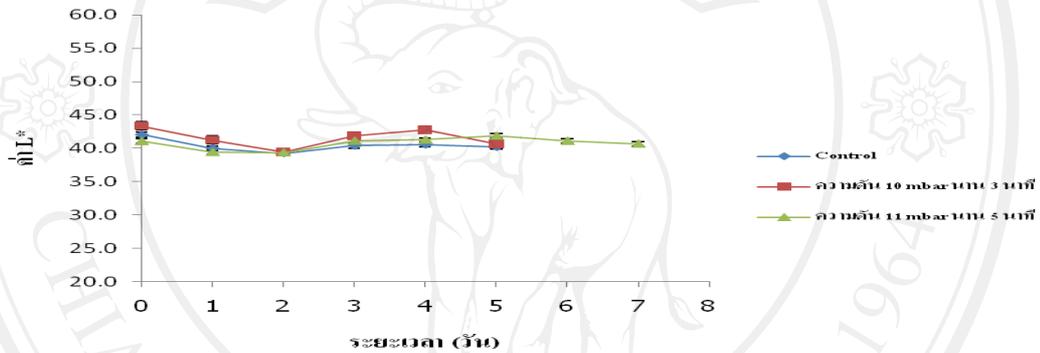
หมายเหตุ ตัวอักษรที่ตามหลังค่าเฉลี่ยที่แตกต่างกันในแนวตั้งแสดงว่ามีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95
Vacuum 1 คือ พารามิเตอร์ที่ความดัน 10 mbar เป็นระยะเวลา 3 นาที
Vacuum 2 คือ พารามิเตอร์ที่ความดัน 11 mbar เป็นระยะเวลา 5 นาที



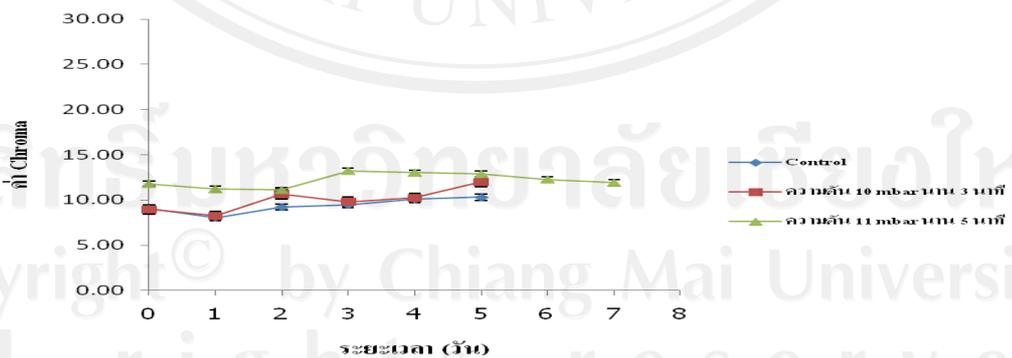
**ภาพที่ 13 ยอดชาโยเตอินทรีรี่หลังผ่านการเก็บรักษา 5 วัน (ซ้าย) และลักษณะลำต้นที่โค้ง
งอของยอดชาโยเตอินทรีรี่ (ขวา)**



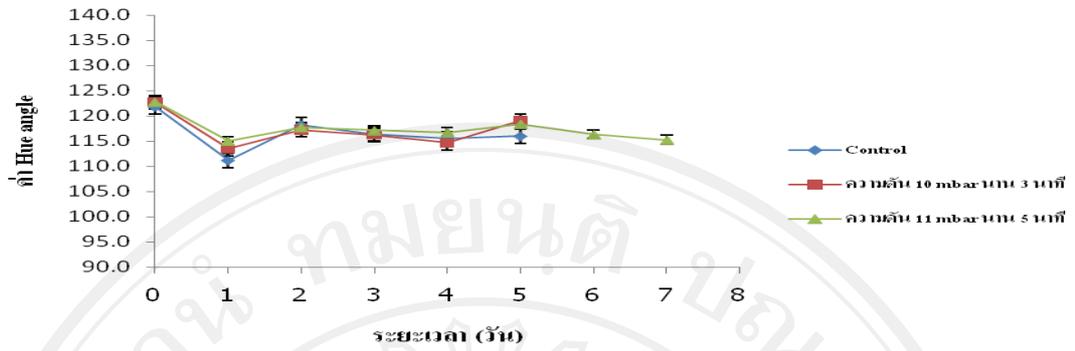
ภาพที่ 14 การสูญเสียน้ำหนักสด (ร้อยละ) ของยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 7 วัน



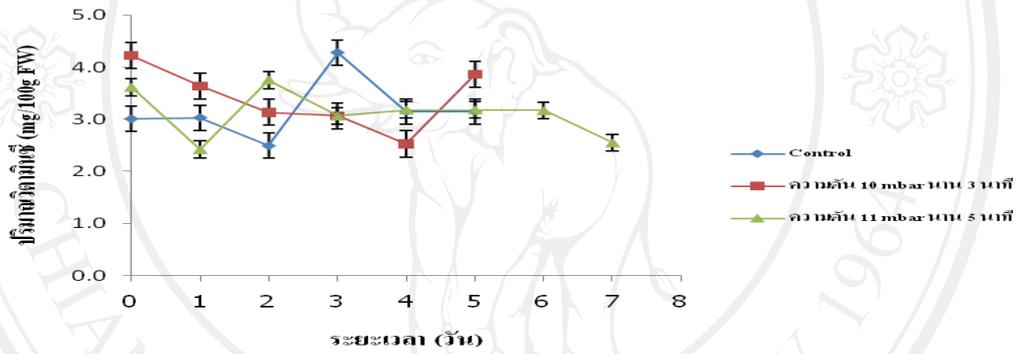
ภาพที่ 15 ค่า L* ของยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 7 วัน



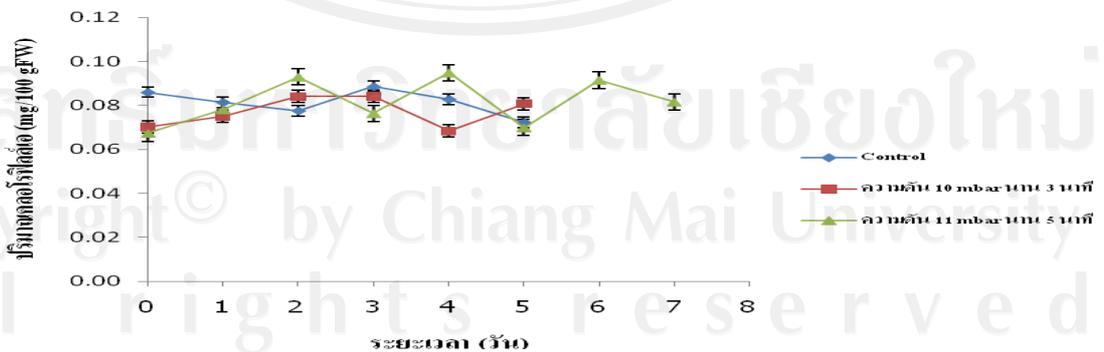
ภาพที่ 16 ค่า chroma ของยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 7 วัน



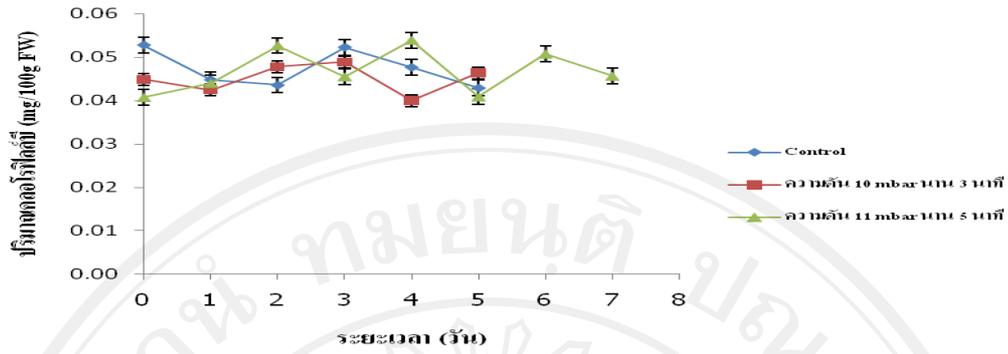
ภาพที่ 17 ค่า hue angle ของยอดชาโด้อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 7 วัน



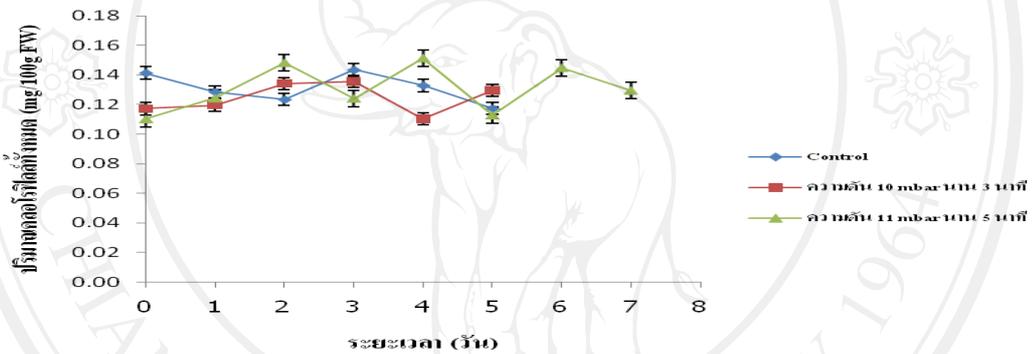
ภาพที่ 18 ปริมาณวิตามินซี (mg/100g FW) ของยอดชาโด้อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 7 วัน



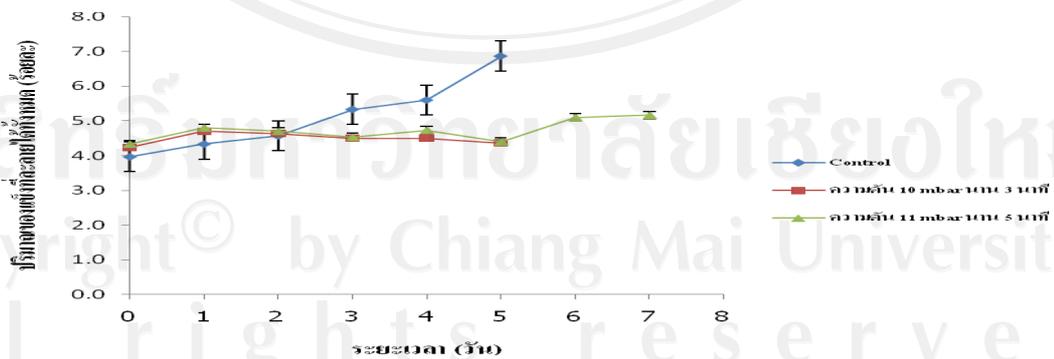
ภาพที่ 19 ปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ (mg/100g FW) ของยอดชาโด้อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 7 วัน



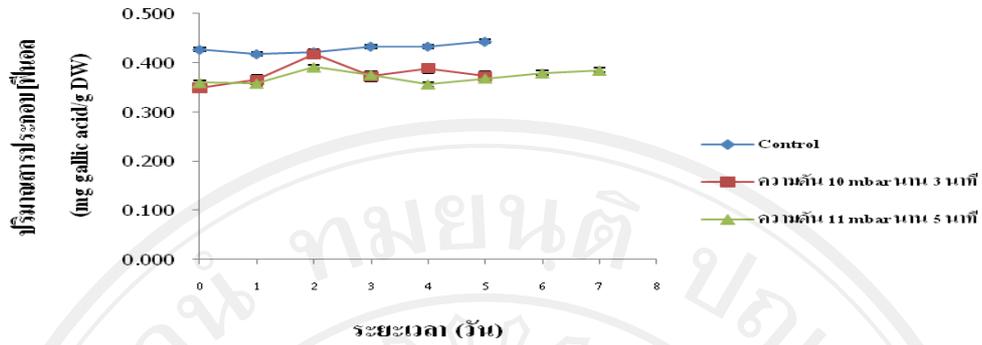
ภาพที่ 20 ปริมาณคลอโรฟิลล์ บี (mg/100g FW) ของยอดชาโศเตอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียสเป็นเวลานาน 7 วัน



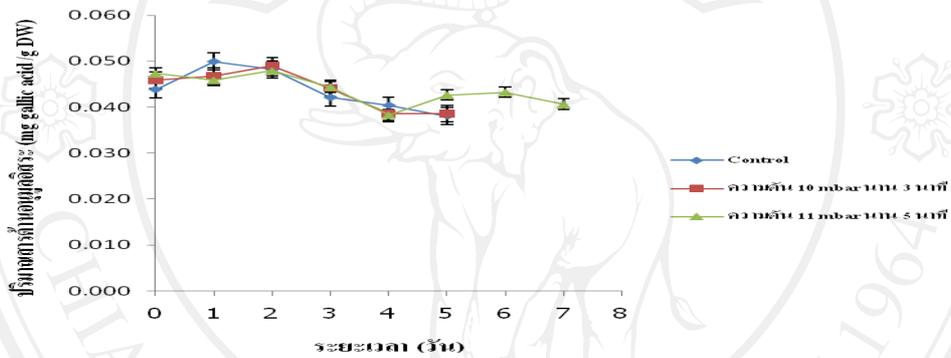
ภาพที่ 21 ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมด (mg/100g FW) ของยอดชาโศเตอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียสเป็นเวลานาน 7 วัน



ภาพที่ 22 ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด (ร้อยละ) ของยอดชาโศเตอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 7 วัน



ภาพที่ 23 ปริมาณสารประกอบฟีนอล (mg gallic acid/g DW) ของยอดชาโยเตอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศและเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 7 วัน



ภาพที่ 24 กิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระ (mg gallic acid/g DW) ของยอดชาโยเตอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศและเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 7 วัน

4.2 การทดลองที่ 2 การศึกษาเพื่อคัดเลือกรสสุกัณฑ์ที่เหมาะสมสำหรับยอดชาโยเตอินทรีย์

4.2.1 การสูญเสียน้ำหนักสด

ยอดชาโยเตอินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน ถุงแอกทีฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ แล้วนำมาทำการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 5 วัน พบว่า ยอดชาโยเตอินทรีย์ที่บรรจุอยู่ในถุงโพลีเอทิลีนมีการสูญเสียน้ำหนักสดมากที่สุดอยู่ที่ร้อยละ 3.640 ± 0.837 และมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 เมื่อเทียบกับถุงชนิดอื่นที่ใช้ในการทดลอง ในขณะที่ยอดชาโยเตอินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ มีการสูญเสียน้ำหนักสดที่น้อยที่สุดอยู่ที่ร้อยละ

0.026±0.011 ตลอดอายุการเก็บรักษา ยอดชาโยเต้อินทรีย์มีการสูญเสียน้ำหนักสดเพิ่มขึ้นในทุกกรรมวิธี (ตารางที่ 5 ภาพที่ 27 และตารางภาคผนวกที่ 18)

จากผลการทดลอง พบว่า สาเหตุที่ยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีนมีการสูญเสียน้ำหนักสดมากที่สุดเนื่องจาก ถุงโพลีเอทิลีนมีการเจาะรู จึงส่งผลให้อากาศและไอน้ำผ่านเข้าออกได้ง่ายทำให้เกิดการสูญเสียน้ำหนักมากกว่าถุงชนิดอื่นที่ใช้ในการทดลอง ซึ่งการสูญเสียน้ำหนักสดเกิดจากความแตกต่างระหว่างความชื้นภายในผลิตภัณฑ์กับบรรยากาศ บรรจุภัณฑ์ดัดแปลงสภาพบรรยากาศจึงสามารถลดปัญหาการสูญเสียน้ำหนักสดได้เพราะผลิตภัณฑ์มีโอกาสสัมผัสบรรยากาศได้น้อยลง (Akbulak, 2008) สอดคล้องกับการทดลองของ Lee (2008) ที่ทำการบรรจุผักสลัดไว้ในบรรจุภัณฑ์เอกทีฟ 3 ชนิด คือ Cerifeldspar, Alimac และ Torustone แล้วทำการเก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 5 วัน พบว่า มีการสูญเสียน้ำหนักสดน้อยกว่าผักสลัดชุดควบคุม รวมถึงการทดลองการเก็บรักษากะหล่ำปม (khorabi) ลงในบรรจุภัณฑ์พลาสติกชนิด oriented polypropylene (OPP) หนา 40 μm . และ บรรจุภัณฑ์พลาสติกชนิด amide-polyethylene (amide-PE) หนา 40 μm . แล้วทำการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 1 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 30 วันพบว่า กะหล่ำปมที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์พลาสติกทั้งสองชนิดมีการสูญเสียน้ำหนักสดน้อยกว่ากะหล่ำปมชุดควบคุมที่ไม่ได้บรรจุลงในบรรจุภัณฑ์พลาสติก (Escalona *et al.*, 2007)

4.2.2 การเปลี่ยนแปลงสี

ยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน ถุงเอกทีฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ แล้วนำมาทำการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ค่า L* ของสีใบยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่บรรจุอยู่ในถุงเอกทีฟชนิด M2 มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 เมื่อเทียบกับสีใบของยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน ถุงเอกทีฟM4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ โดยยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่บรรจุอยู่ในถุงเอกทีฟ M2 ถุงโพลีเอทิลีน ถุงเอกทีฟM4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ มีค่า L* เท่ากับ 35.56±2.52 , 40.45±1.07 , 41.07±1.24 และ 39.81±1.63 ตามลำดับ ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ค่า L* ของยอดชาโยเต้อินทรีย์ในทุกกรรมวิธีมีแนวโน้มที่ค่อนข้างคงที่ (ตารางที่ 5 ภาพที่ 28 และตารางภาคผนวกที่ 19)

ค่า chroma ของยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงเอกทีฟชนิด M4 แล้วนำมาทำการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน มีค่าเท่ากับ 35.72±1.53 ซึ่งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 เมื่อเทียบกับยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน ถุงเอกทีฟชนิด M1, M2, M3 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ

ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ค่า chroma ของยอคซาโยเดอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีมีแนวโน้มที่เพิ่มขึ้นเล็กน้อย (ตารางที่ 5 ภาพที่ 29 และตารางภาคผนวกที่ 20)

สำหรับค่า hue angle ของยอคซาโยเดอินทรีย์ที่บรรจุในถุงแอกทีฟชนิด M1 แล้วนำมาทำการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่ามีค่า hue angle มากที่สุดเท่ากับ 124.86 ± 1.46 และมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 เมื่อเทียบกับยอคซาโยเดอินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน ถุงแอกทีฟชนิด M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ค่า hue angle ของยอคซาโยเดอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีมีแนวโน้มที่ลดลงเล็กน้อย (ตารางที่ 5 ภาพที่ 30 และตารางภาคผนวกที่ 21)

จากการทดลอง เมื่อพิจารณาแนวโน้มของการเปลี่ยนแปลงของสีใบยอคซาโยเดอินทรีย์ตลอดการเก็บรักษา พบว่า บรรจุภัณฑ์ที่ใช้ในการทดลองไม่มีผลแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 โดยค่า L^* มีแนวโน้มค่อนข้างคงที่ ค่า chroma เพิ่มขึ้นเล็กน้อย ทำให้ใบของยอคซาโยเดอินทรีย์มีความเข้มเพิ่มขึ้น และค่า hue angle ลดลง ทำให้สีใบของยอคซาโยเดอินทรีย์เปลี่ยนจากสีเขียวสดไปเป็นสีเขียวแกมเหลือง ซึ่งสอดคล้องและแตกต่างกับการทดลองของ Rizzo and Muratore (2009) ที่ทำการเก็บรักษาเซลลารีในบรรจุภัณฑ์ 2 ชนิดคือ polyolefin anti-fog (AF) และ polypropylene micro perforated (MP) แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 31 วันพบว่า ค่า chroma ของเซลลารีที่บรรจุในฟิล์ม AF มีค่าเพิ่มสูงขึ้น ในขณะที่เซลลารีที่บรรจุในฟิล์ม MP มีค่าค่อนข้างคงที่ ส่วนเซลลารีชุดควบคุมมีค่าที่ลดลง นอกจากนี้การทดลองเก็บรักษากระเทียมต้น (leeks) ด้วยการลดความเข้มข้นของก๊าซออกซิเจนร่วมกับการเพิ่มความเข้มข้นของก๊าซคาร์บอน ไดออกไซด์ พบว่า ค่า hue angle มีค่าที่ลดลง (Tsouvalzis *et al.*, 2008) รวมถึงการเก็บรักษาแท่งเซลลารีในบรรจุภัณฑ์ที่มีการดัดแปลงสภาพอากาศ ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลานาน 10 วันพบว่าค่า hue angle ที่ได้จากการทดลองมีค่าที่ลดลงเช่นเดียวกัน (Gomez and Artes, 2005)

4.2.3 ปริมาณวิตามินซี

การเปลี่ยนแปลงของปริมาณวิตามินซีของยอคซาโยเดอินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน ถุงแอกทีฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ แล้วนำมาทำการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 5 วัน พบว่า ปริมาณวิตามินซีของยอคซาโยเดอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 โดยปริมาณวิตามินซีของยอคซาโยเดอินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีน ถุงแอกทีฟชนิด M1, M2, M3, M4 และ ถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ มีค่าเท่ากับ 2.400 ± 1.039 , 2.400 ± 1.039 , 3.633 ± 1.850 , 3.000 ± 1.039 , 3.000 ± 1.039 และ 2.400 ± 1.039 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด ตามลำดับ

ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษายอดชาโพลีเอทรีนในทุกกรรมวิธีพบว่า การเปลี่ยนแปลงของปริมาณวิตามินซีมีแนวโน้มที่ผันแปร (ตารางที่ 6 ภาพที่ 31 และตารางภาคผนวกที่ 22)

จากผลการทดลอง พบว่า บรรจุภัณฑ์ที่ใช้ในการบรรจุยอดชาโพลีเอทรีนที่แตกต่างกันไม่ มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของปริมาณวิตามินซี สอดคล้องกับการทดลองของ Fonseca *et al.* (2003) ที่ทำการเก็บรักษาผักคะน้าหั่นชิ้นพันธุ์ Galenga ไว้ในสภาพควบคุมบรรยากาศต่างๆ กัน พบว่า ปริมาณวิตามินซีผักคะน้าที่เก็บในสภาพควบคุมมีปริมาณ ไม่ต่างจากผักคะน้าชุดควบคุม

4.2.4 ปริมาณคลอโรฟิลล์

ผลการทดลองการบรรจุยอดชาโพลีเอทรีนลงในถุงโพลีเอทิลีน ถุงแอกทีฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศแล้วนำมาทำการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ ของยอดชาโพลีเอทรีนในทุกกรรมวิธี ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 เมื่อเทียบกับปริมาณ คลอโรฟิลล์ เอ ของยอดชาโพลีเอทรีนที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน โดยยอดชาโพลีเอทรีนที่บรรจุ ในถุงแอกทีฟ M4 พบปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ มากที่สุด เท่ากับ 0.125 ± 0.020 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม น้ำหนักสด ส่วนยอดชาโพลีเอทรีนที่บรรจุในถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ พบ ปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ น้อยที่สุด เท่ากับ 0.087 ± 0.012 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม น้ำหนักสด ตลอดการ เก็บรักษา พบว่า ปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ มีแนวโน้มที่ลดลง (ตารางที่ 6 ภาพที่ 32 และตารางภาคผนวกที่ 23)

ปริมาณคลอโรฟิลล์ บี ของยอดชาโพลีเอทรีนที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน ถุงแอกทีฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศแล้วนำมาทำการเก็บรักษาที่ อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ปริมาณคลอโรฟิลล์ บี ของยอดชาโพลีเอทรีนที่ บรรจุในถุงแอกทีฟชนิด M4 มีปริมาณเท่ากับ 0.073 ± 0.010 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัม น้ำหนักสด ซึ่งมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 เมื่อเทียบกับปริมาณ คลอโรฟิลล์ บี ของยอดชาโพลีเอทรีนของกรรมวิธีที่เหลือจากการทดลอง ตลอดอายุการเก็บรักษา พบว่า ปริมาณคลอโรฟิลล์ บี ของยอดชาโพลีเอทรีนในทุกกรรมวิธีการทดลองมีแนวโน้มที่ลดลง (ตารางที่ 6 ภาพที่ 33 และตารางภาคผนวกที่ 24)

สำหรับปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอดชาโพลีเอทรีนที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน ถุง แอกทีฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศแล้วนำมาทำการ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอดชา โพลีเอทรีนในทุกกรรมวิธีไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 เมื่อเทียบกับปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอดชาโพลีเอทรีนที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน โดย

ยอดชาโยเดอินทรีที่บรรจุในถุงเอกทิฟ M4 พบปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดมากที่สุด เท่ากับ 0.202 ± 0.031 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด ส่วนยอดชาโยเดอินทรีที่บรรจุในถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการตัดแปลงสภาพบรรยากาศ พบปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดน้อยที่สุด เท่ากับ 0.141 ± 0.020 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด ตลอดการเก็บรักษา พบว่า ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดมีแนวโน้มที่ลดลง (ตารางที่ 6 ภาพที่ 34 และตารางภาคผนวกที่ 25)

เมื่อพิจารณาการเปลี่ยนแปลงของปริมาณคลอโรฟิลล์จากตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า บรรจุภัณฑ์ที่ใช้ในการทดลองไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณคลอโรฟิลล์ของยอดชาโยเดอินทรี และ ปริมาณคลอโรฟิลล์มีแนวโน้มที่ลดต่ำลง สอดคล้องกับการทดลองของ Guevara *et al.* (2003) ที่ทำการบรรจุ prickly pear cactus (*Opuntia* spp.) ลงในบรรจุภัณฑ์ที่ดัดแปลงสภาพบรรยากาศ 2 แบบ (passive และ semi-active) พบว่า prickly pear cactus (*Opuntia* spp.) มีปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ, คลอโรฟิลล์ บี และคลอโรฟิลล์ทั้งหมดที่ลดลงตลอดอายุการเก็บรักษา รวมถึงการทดลองบรรจุผักกาดฮ่องเต้ลงในบรรจุภัณฑ์ที่ต่างกัน 3 ชนิดคือ polyethylene; PE, PE+5%O₂+2%CO₂ และ perforated oriented polypropylene; POPP (Lu., 2007) และการทดลองการเก็บรักษาบรอกโคลีในพลาสติกฟิล์ม 3 ชนิดคือ macro-perforated; Ma-P, micro-perforated; Mi-P และ non-perforated; No-P (Serrano *et al.*, 2006) พบว่า ปริมาณของคลอโรฟิลล์ทั้งหมดลดลงตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา โดยทั่วไปแล้วในระหว่างการเกิดการวาย (senescence) หรือการเก็บรักษาของผลิตผล ปริมาณคลอโรฟิลล์จะสลายตัวไปเป็นสารที่ไม่มีสี ทำให้สีของแคโรทีนอยด์ปรากฏออกมาให้เห็น และการสูญเสียคลอโรฟิลล์ของผลิตผลนั้นเป็นสิ่งที่แสดงถึงการเสื่อมสลายที่เกิดขึ้น (จริงแท้, 2549)

4.2.5 ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้

ผลของการเก็บรักษายอดชาโยเดอินทรีในถุงโพลีเอทิลีน ถุงเอกทิฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ ที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของยอดชาโยเดอินทรีที่เก็บรักษาในทุกกรรมวิธีไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 โดยยอดชาโยเดอินทรีที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีน ถุงเอกทิฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศมีปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ เท่ากับร้อยละ 5.900 ± 0.346 , 5.800 ± 1.121 , 5.333 ± 0.862 , 4.933 ± 0.709 , 5.400 ± 0.953 และ 5.623 ± 0.577 ตามลำดับ ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของยอดชาโยเดอินทรีในทุกกรรมวิธีมีแนวโน้มที่เพิ่มขึ้นเล็กน้อย (ตารางที่ 7 ภาพที่ 35 และตารางภาคผนวกที่ 26)

จากผลการทดลอง พบว่า บรรจุก๊าซที่ใช้ในการทดลองไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลง ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ และมีแนวโน้มที่เพิ่มขึ้นตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ซึ่ง สอดคล้องกับการทดลองของ Gómez and Artés (2005) ที่ทำการเก็บรักษาเซลล์รีโนบรจุก๊าซที่มีการ คัดแปลงสภาพบรรยากาศที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 15 วันพบว่า ปริมาณ ของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของเซลล์รีโนบรจุก๊าซที่มีการคัดแปลงสภาพบรรยากาศมี แนวโน้มเพิ่มสูงขึ้นเล็กน้อย รวมถึงการทดลองในการเก็บรักษาลูกปลั๊กพันธุ์ Fuyu ในถุงฟิล์ม พลาสติกชนิด polyolephynic (PO) และ low density polyethylene (LDPE) แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 1 องศาเซลเซียส ร่วมกับที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส อีก 5 วันพบว่า ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ลูกปลั๊กพันธุ์ Fuyu มีแนวโน้มปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้เพิ่มสูงขึ้น (Cia *et al.*, 2006) ในขณะที่บางการทดลอง ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้มีทั้งที่เพิ่มขึ้นและลดลง ดังเช่นใน รายงานการทดลองของ Rizzo and Muratore (2009) ที่ทดลองเก็บรักษาเซลล์รีโนบรจุก๊าซ 2 ชนิด คือ polyolefin anti-fog และ polypropylene micro-perforated ซึ่งพบว่าเซลล์รีโนบรจุก๊าซใน polyolefin anti-fog มีปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ลดลง ในขณะที่เซลล์รีโนบรจุก๊าซใน polypropylene micro perforated และชุดควบคุมมีปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้เพิ่มสูงขึ้น

4.2.6 ความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนในบรรจุก๊าซ

ยอชฮาโยเตอินทรีย์ในถุงโพลีเอทิลีน ถุงเอกที่ฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการ คัดแปลงสภาพบรรยากาศ ที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ยอชฮาโยเตอินทรีย์ที่ บรรจุก๊าซเอกที่ฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการคัดแปลงสภาพบรรยากาศมี ความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนเท่ากับร้อยละ 0.160 ± 0.357 , 0.280 ± 0.521 , 0.260 ± 0.527 , 1.580 ± 0.822 และ 0.000 ± 0.000 ตามลำดับ ซึ่งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนของยอชฮาโยเตอินทรีย์ที่บรรจุก๊าซในถุงโพลีเอทิลีน ที่มีค่าเท่ากับ ร้อยละ 19.680 ± 0.044 ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนในทุก กรรมวิธียกเว้นถุงโพลีเอทิลีนมีแนวโน้มที่ลดลง (ตารางที่ 7 ภาพที่ 36 และตารางภาคผนวกที่ 27)

จากผลการทดลอง พบว่า ชนิดของถุงที่ใช้บรรจุยอชฮาโยเตอินทรีย์มีผลต่อความเข้มข้น ก๊าซออกซิเจนเมื่อเทียบกับยอชฮาโยเตอินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีน โดยเมื่อระยะเวลาการเก็บ รักษาเพิ่มขึ้น ความเข้มข้นของก๊าซออกซิเจนในถุงดังกล่าวจะลดต่ำลงและเข้าสู่สภาวะสมดุล ในขณะที่ความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนของยอชฮาโยเตอินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีนมีปริมาณ ก่อนข้างคงที่ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ทั้งนี้เนื่องจากถุงโพลีเอทิลีนที่ใช้บรรจุยอชฮาโยเต อินทรีย์ มีการเจาะรูขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 0.5 เซนติเมตร จำนวน 18 รู ส่งผลให้การถ่ายเทของ

อากาศระหว่างสิ่งแวดล้อมกับอากาศภายในถูกเป็นไปได้อย่างอิสระ การเปลี่ยนแปลงของความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนจากการทดลองนี้ สอดคล้องกับการทดลองการสร้างสภาพบรรยากาศดัดแปลงเพื่อทำการบรรจุผลิตผลเช่น ถั่วลิ้นเต่า (Pariasca *et al.*, 2000) องุ่น (Del Nobile *et al.*, 2008) หน่อไม้ฝรั่งสีเขียว (Villanueva *et al.*, 2005) ลูกสาเก (Worrell *et al.*, 2002) และ กะหล่ำปม (Escalona *et al.*, 2007) ที่พบว่าปริมาณก๊าซออกซิเจนมีแนวโน้มที่ลดลงแล้วเริ่มมีปริมาณที่คงที่เมื่อเข้าสู่สภาวะสมดุลของก๊าซออกซิเจนภายในบรรจุภัณฑ์

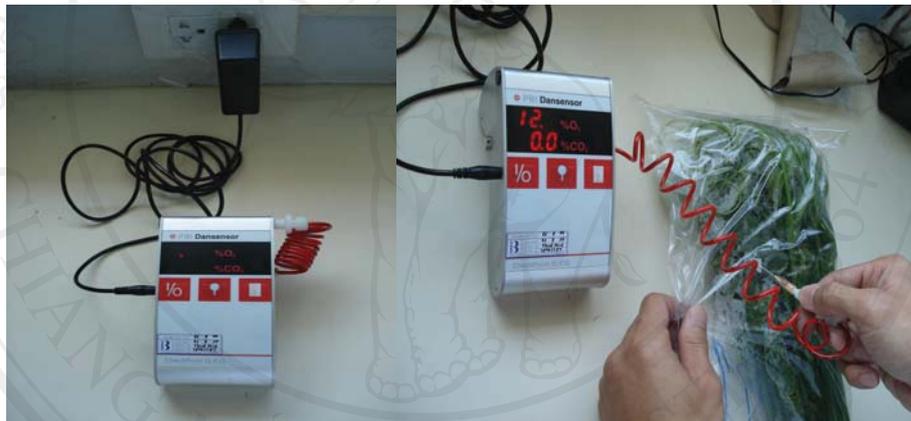
ถุงแอกทีฟที่ใช้ในการทดลองนี้เป็นการปรับสัดส่วนของก๊าซออกซิเจนและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ภายในบรรจุภัณฑ์ โดยความเข้มข้นของก๊าซออกซิเจนภายในบรรจุภัณฑ์จะลดลง ในขณะที่ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ก็จะเพิ่มขึ้นอย่างพอเหมาะ เมื่อความเข้มข้นของก๊าซออกซิเจนลดลง อัตราการหายใจและการสังเคราะห์เอทิลีนจึงเกิดน้อยลง (นิธิยาและคณัย, 2548) การสร้างสภาวะสมดุลของก๊าซภายในบรรจุภัณฑ์แอกทีฟนั้นเกิดจากช่องว่างระหว่างเฟสและลักษณะของรูพรุนซึ่งส่งผลต่อคุณสมบัติการยอมให้ก๊าซผ่านฟิล์ม และความสามารถในการเลือกให้ก๊าซผ่าน (กาญจนา, 2548)

4.2.7 ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในบรรจุภัณฑ์

ยอดชาโยเต๋อินทรีย์ในถุงโพลีเอทิลีน ถุงแอกทีฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ ที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ยอดชาโยเต๋อินทรีย์ที่บรรจุถุงแอกทีฟชนิด M1, M2, M3 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศมีความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์เท่ากับร้อยละ 2.420±0.476, 2.300±0.412, 1.400±0.784 และ 10.400±1.234 ตามลำดับ ซึ่งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเต๋อินทรีย์ที่บรรจุภายในถุงโพลีเอทิลีน ที่มีค่าเท่ากับร้อยละ 0.000±0.000 ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในทุกกรรมวิธียกเว้นถุงโพลีเอทิลีนมีแนวโน้มที่เพิ่มขึ้น (ตารางที่ 7 ภาพที่ 37 และตารางภาคผนวกที่ 28)

จากผลการทดลอง พบว่า ชนิดของถุงที่ใช้บรรจุยอดชาโยเต๋อินทรีย์มีผลต่อความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์เมื่อเทียบกับยอดชาโยเต๋อินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีน โดยเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น ความเข้มข้นของก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในถุงดังกล่าวจะเพิ่มขึ้นและเข้าสู่สภาวะสมดุล ในขณะที่ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเต๋อินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีนค่อนข้างคงที่ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ทั้งนี้เนื่องจากถุงโพลีเอทิลีนที่ใช้บรรจุยอดชาโยเต๋อินทรีย์ มีการเจาะรูขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 0.5 เซนติเมตร จำนวน 18 รู ส่งผลให้การถ่ายเทของอากาศระหว่างสิ่งแวดล้อมกับอากาศภายในถูกเป็นไปได้อย่างอิสระ

ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ที่เพิ่มสูงขึ้นภายในถุงที่ใช้ในการทดลองเกิดจากก๊าซออกซิเจนถูกนำไปใช้ในกระบวนการหายใจ ทำให้ได้ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ออกมา ทำให้ในระหว่างการเก็บรักษา ความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนมีค่าลดลงในขณะที่ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์มีปริมาณที่เพิ่มสูงขึ้น (อิศราและคณะ, 2549) และขณะเดียวกันก็จะควบคุมการซึมผ่านเข้าออกของก๊าซให้อยู่ในสภาวะสมดุลตลอดระยะเวลาของการเก็บรักษา ทั้งนี้อัตราการซึมผ่านเข้าออกของก๊าซก็ยังขึ้นอยู่กับชนิดของฟิล์มที่นำมาใช้ทำถุงด้วย (Serrano *et al.*, 2006) โดยแนวโน้มของก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ที่เพิ่มสูงขึ้นนี้สอดคล้องกับการทดลองของ Pariasca *et al.* (2000) ที่ทำการศึกษากาเก็บรักษาถั่วลิสงเตา และการทดลองของ Escalona *et al.* (2007) ที่ทำการศึกษากาเก็บรักษากะหล่ำปลมในสภาพบรรยากาศที่มีการคัดแปลง



ภาพที่ 25 แสดงลักษณะเครื่อง check point (ซ้าย) และการวัดก๊าซภายในบรรจุภัณฑ์ด้วยเครื่อง check point (ขวา)

4.2.8 ปริมาณสารประกอบฟีนอล

ผลของการเก็บรักษาขอดชาโยเด้อินทรีย์ในถุงโพลีเอทิลีน ถุงแอกทีฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุง โพลีโพรพิลีนที่มีการคัดแปลงสภาพบรรยากาศ ที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ปริมาณสารประกอบฟีนอลของขอดชาโยเด้อินทรีย์ที่บรรจุในถุงแอกทีฟชนิด M1 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการคัดแปลงสภาพบรรยากาศมีปริมาณเท่ากับ 0.420 ± 0.034 และ 0.417 ± 0.025 มิลลิกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง ตามลำดับ ซึ่งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับปริมาณสารประกอบฟีนอลของขอดชาโยเด้อินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีน ที่มีปริมาณเท่ากับ 0.516 ± 0.031 มิลลิกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง ตลอด

ระยะเวลาการเก็บรักษา ปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโศเดอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีมีแนวโน้มที่เพิ่มสูงขึ้นเล็กน้อย (ตารางที่ 8 ภาพที่ 38 และตารางภาคผนวกที่ 29)

เมื่อพิจารณาปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโศเดอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีการทดลองตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ชนิดของถุงที่ใช้ในการทดลองไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโศเดอินทรีย์ และเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาเพิ่มขึ้น ปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโศเดอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีมีแนวโน้มเพิ่มสูงขึ้น ซึ่งสอดคล้องกับการทดลองของ Alasalvar *et al.* (2005) ที่ทำการเก็บรักษาแคโรทสีส้มและสีม่วงหั่นชิ้นในบรรจุภัณฑ์โพลีเอทิลีนที่ดัดแปลงสภาพบรรยากาศ ที่อุณหภูมิประมาณ 5 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 13 วัน พบว่า แคโรททั้งสองชนิดมีปริมาณสารประกอบฟีนอลที่เพิ่มขึ้นตลอดอายุการเก็บรักษา โดยแคโรทสีม่วงมีแนวโน้มการเพิ่มของสารประกอบฟีนอลที่สูงกว่าแคโรทสีส้มมาก การเพิ่มของปริมาณสารประกอบฟีนอลเกี่ยวข้องกับการตอบสนองต่อบาดแผลและการเปลี่ยนแปลงที่เพิ่มขึ้นของพืช ซึ่งปริมาณประกอบสารฟีนอลจะเพิ่มสูงขึ้นเมื่อพืชมีการซ่อมแซมตัวเองจากบาดแผลและต้านทานการบุกรุกจากเชื้อจุลินทรีย์ (Dixson and Paiva, 1995) สอดคล้องกับการทดลองของ De Reuck *et al.* (2009) ที่ทำการเก็บรักษาลิ้นจี่ในบรรจุภัณฑ์ที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศภายในบรรจุภัณฑ์ร่วมกับการเติมสาร 1-methylcyclopropene (1-MCP) แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 2 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 14 วัน พบว่า มีการเพิ่มขึ้นของกิจกรรมเอนไซม์ polyphenoloxidase (PPO) ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ซึ่งเอนไซม์ PPO จะทำปฏิกิริยากับสารประกอบฟีนอลและออกซิเจนก่อให้เกิดสารสีน้ำตาลเมื่อลิ้นจี่เกิดการแก่ เกิดบาดแผล หรือถูกรุกรานจากเชื้อจุลินทรีย์

4.2.9 กิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระ

การเก็บรักษายอดชาโศเดอินทรีย์ในถุง โพลีเอทิลีน ถุงแยกที่ฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ ที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ยอดชาโศเดอินทรีย์ที่บรรจุในถุงแยกที่ฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ มีปริมาณของกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระเท่ากับ 0.045 ± 0.002 , 0.045 ± 0.000 , 0.042 ± 0.001 , 0.037 ± 0.002 และ 0.045 ± 0.002 มิลลิกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง ซึ่งมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโศเดอินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีน ที่มีปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระเท่ากับ 0.025 ± 0.002 มิลลิกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนัก ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโศเดอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีทดลองมีแนวโน้มที่ลดลง (ตารางที่ 8 ภาพที่ 39 และตารางภาคผนวกที่ 30)

จากผลการทดลอง พบว่า ถุงแอกทีฟและถุงโพลีโพรพิลีนที่ใช้บรรจุยอดชาโยเต้ในการทดลองนี้มีผลต่อปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระ โดยสามารถลดการสูญเสียปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระได้ และแนวโน้มของปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระมีปริมาณลดลงเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น สอดคล้องกับการทดลองเก็บรักษาแครอทหั่นชิ้นสี่เหลี่ยมและสี่วงในบรรจุภัณฑ์โพลีเอทิลีนที่คัดแปลงสภาพบรรยากาศ ที่อุณหภูมิประมาณ 5 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 13 วัน พบว่า แครอทสี่เหลี่ยมหั่นชิ้นมีกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระลดลงตลอดอายุการเก็บรักษา ในขณะที่แครอทสี่เหลี่ยมหั่นชิ้นมีกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระที่ค่อนข้างคงที่ (Alasalvar *et al.*, 2005) รวมถึงขนุนตัดแต่งพร้อมบริวโลกที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์ที่ต่างกัน 3 ชนิด (gas-flushed PE bag, silicon membrane window PET jars และ PE bags) ก็มีกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระที่ลดลงตลอดอายุการเก็บรักษา (Saxena *et al.*, 2009)

การลดลงของปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโยเต้อินทรีย์เมื่อระยะเวลาเก็บรักษานานขึ้นจากการทดลอง พบว่า ไม่มีความสัมพันธ์กับปริมาณสารประกอบฟีนอลแต่ สอดคล้องกับปริมาณของสารคลอโรฟิลล์ของยอดชาโยเต้อินทรีย์ โดยเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้นซึ่งมีปริมาณที่ลดลงเช่นเดียวกัน โดยสารคลอโรฟิลล์เป็นกลุ่มของสารสีที่พบมากในพืชสีเขียว มีคุณสมบัติที่สามารถยับยั้งปฏิกิริยาถูกโอโซนของการเกิดอนุมูลอิสระได้ (Endo, 1985)

4.2.10 การเน่าเสีย

ยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน ถุงแอกทีฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการคัดแปลงสภาพบรรยากาศ ที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีนเกิดการเน่าเสียมากที่สุดเมื่อเทียบกับกรรมวิธีอื่นๆที่ใช้ในการทดลอง ส่วนยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่บรรจุอยู่ในถุงแอกทีฟชนิด M1 เกิดการเน่าเสียของยอดชาโยเต้อินทรีย์น้อยที่สุด ซึ่งความเสียหายที่เกิดขึ้นกับยอดชาโยเต้อินทรีย์ส่งผลให้เกิดลักษณะลำต้นที่โค้งงอเป็นรูปตัวยู (U) สูญเสียความแข็งแรง ใบเริ่มเปลี่ยนเป็นสีเหลือง และมีเกาะเปลี่ยนเป็นสีน้ำตาล ดังนั้นการนำยอดชาโยเต้อินทรีย์มาบรรจุลงในถุงแอกทีฟชนิด M1 ก่อนนำมาเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส จึงสามารถช่วยชะลออาการเน่าเสียที่จะเกิดขึ้นกับยอดชาโยเต้อินทรีย์ได้ (ภาพที่ 14)

ภาวะบรรยากาศคัดแปลงในบรรจุภัณฑ์แบบสมมูลนี้จะส่งผลต่อการชะลอการหายใจ การคายน้ำ และลดการเสื่อมสภาพซึ่งทำให้สามารถยืดอายุการเก็บรักษาของผลิตผลสดได้ 2-5 เท่า ได้มีการศึกษาบรรจุภัณฑ์ที่มีการคัดแปลงสภาพบรรยากาศมาใช้ชะลอการเน่าเสียหรือลักษณะที่ไม่เป็นที่ยอมรับจากผู้บริโภค โดยนำมาใช้กับหน่อไม้ ซึ่งลักษณะที่ไม่เป็นที่ยอมรับของหน่อไม้คือการเกิด

สีน้ำตาลและการเพิ่มสูงขึ้นของเส้นใย พบว่า การนำหน่อไม้มาบรรจุในบรรจุภัณฑ์ที่มีการตัดแปลงสภาพบรรยากาศสามารถลดการเกิดอาการดังกล่าวได้ (Shen *et al.*, 2006) อีกทั้งยังมีการนำบรรจุภัณฑ์ที่มีการตัดแปลงสภาพบรรยากาศมาใช้ในการเก็บรักษาทับทิมอีกเช่นกัน ซึ่งก็พบว่า สามารถช่วยลดการเกิดสีน้ำตาลและการเน่าเสียของผลทับทิมได้ (Ding *et al.*, 2002)

4.2.11 อายุการเก็บรักษา

ยอดชาโหยเต้อินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน ถุงแอกทีฟชนิด M1, M2, M3, M4 และถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการตัดแปลงสภาพบรรยากาศ ที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ยอดชาโหยเต้อินทรีย์ที่บรรจุในถุงแอกทีฟชนิด M1 มีอายุการเก็บรักษานานที่สุด คือ 9 วัน ส่วนยอดชาโหยเต้อินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีนที่มีการเจาะรูและถุงแอกทีฟชนิด M4 มีอายุการเก็บรักษาสั้นที่สุด คือ 5 วัน (ตารางที่ 8)

อายุการเก็บรักษาของยอดชาโหยเต้อินทรีย์จากการทดลองนี้ใช้เกณฑ์ประเมินจากการเน่าเสียเป็นหลัก นอกจากนี้การเปลี่ยนแปลงทางด้านการสูญเสียน้ำหนักก็เป็นอีกหนึ่งเกณฑ์ที่ใช้ในการประกอบการตัดสินใจ โดยหากยอดชาโหยเต้อินทรีย์ทุกกรรมวิธีในแต่ละการทดลองมีการสูญเสียน้ำหนักอยู่ในช่วงร้อยละ 4 ถึง 10 จะถือว่าคุณภาพของยอดชาโหยเต้อินทรีย์เริ่มลดต่ำลง เมื่อทำการพิจารณาจากเกณฑ์ข้างต้นแล้ว จึงทำให้ยอดชาโหยเต้อินทรีย์ที่บรรจุในถุงแอกทีฟ M1 มีอายุการเก็บรักษานานที่สุด

จากผลการทดลอง พบว่า การเก็บรักษายอดชาโหยเต้อินทรีย์ไว้ในสภาพตัดแปลงบรรยากาศให้มีปริมาณก๊าซออกซิเจนต่ำและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์สูง สามารถชะลอกระบวนการเมแทบอลิซึมต่างๆ ของผลิตผลและสามารถยืดอายุการเก็บรักษาของผลิตผลให้ยาวนานขึ้น แต่ปริมาณก๊าซออกซิเจนต้องไม่ต่ำและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ต้องไม่สูงเกินกว่าระดับที่พืชสามารถทนได้ เพราะอาจก่อให้เกิดอันตรายต่อผลิตผล (นิธิยาและคณะ, 2548) โดยมีรายงานเกี่ยวกับการนำบรรจุภัณฑ์แบบสภาพบรรยากาศตัดแปลงมายืดอายุผลิตผลให้มีอายุการเก็บรักษาที่นานขึ้น เช่น การใช้ถุง micro-perforated (45 μm , 0.01% perforation) LDPE และฟิล์ม non-perforated LDPE ในการบรรจุหน่อไม้ตัดแต่งพร้อมบริโภค สามารถยืดอายุการเก็บรักษาหน่อไม้ได้นานถึง 28 วัน (Kleinhenz *et al.*, 2000) การเก็บรักษาขนุนตัดแต่งพร้อมบริโภคที่ผ่านการจุ่มด้วยแคลเซียมคลอไรด์+กรดแอสคอร์บิก+โซเดียมเบนโซเอทแล้วบรรจุในบรรจุภัณฑ์ที่ต่างกัน 3 ชนิด ได้แก่ gas-flushed PE bag, silicon membrane window PET jars และ PE bags พบว่ามีอายุการเก็บรักษานานถึง 35, 31 และ 27 วัน ตามลำดับ (Saxena *et al.*, 2009)



ภาพที่ 26 ยอดชวยโตอินทรีย์ที่บรรจุลงในบรรจุภัณฑ์ที่ต่างกัน 6 ชนิด หลังผ่านการเก็บรักษา 5 วัน

ตารางที่ 5 การสูญเสียน้ำหนักสด ค่า L*, ค่า chroma และค่า hue angle ของยอดชวยโตอินทรีย์ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 วัน

บรรจุภัณฑ์	การสูญเสียน้ำหนักสด (ร้อยละ)	ค่า L*	ค่า chroma	ค่า hue angle (องศา)
Control	3.640±0.837 ^a	40.45±1.07 ^b	31.26±3.27	122.05±0.58 ^{a,b}
M1	0.202±0.021	38.09±0.82 ^{a,b}	27.15±1.00	124.86±1.46 ^c
M2	0.104±0.011	35.56±2.52 ^a	28.22±1.52	123.81±0.73 ^{b,c}
M3	0.108±0.008	38.66±2.03 ^{a,b}	29.97±2.14	122.91±1.16 ^b
M4	0.116±0.019	41.07±1.24 ^b	35.72±1.53 ^a	120.75±0.72 ^a
PP	0.026±0.011	39.81±1.63 ^b	31.02±2.81	123.17±0.90 ^{b,c}

หมายเหตุ ตัวอักษรที่ตามหลังค่าเฉลี่ยที่แตกต่างกันในแนวตั้งแสดงว่ามีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

ตารางที่ 6 ปริมาณวิตามินซี คลอโรฟิลล์ เอ คลอโรฟิลล์ บี และคลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอดชาโยเต้ อินทรีที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 วัน

บรรจุภัณฑ์	ปริมาณวิตามินซี (mg/100 g FW)	ปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ (mg/100 g FW)	ปริมาณคลอโรฟิลล์ บี (mg/100 g FW)	ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมด (mg/100 g FW)
Control	2.400±1.039	0.113±0.011 ^{a,b}	0.065±0.007 ^{a,b}	0.181±0.018 ^{a,b}
M1	2.400±1.039	0.100±0.015 ^{a,b}	0.057±0.008 ^{a,b}	0.160±0.024 ^{a,b}
M2	3.633±1.850	0.120±0.020 ^b	0.071±0.011 ^{b,c}	0.196±0.032 ^b
M3	3.000±1.039	0.089±0.003 ^a	0.053±0.002 ^a	0.145±0.006 ^a
M4	3.000±1.039	0.125±0.020 ^b	0.073±0.010 ^c	0.202±0.031 ^b
PP	2.400±1.039	0.087±0.012 ^a	0.051±0.008 ^a	0.141±0.020 ^a

หมายเหตุ ตัวอักษรที่ตามหลังค่าเฉลี่ยที่แตกต่างกันในแนวตั้งแสดงว่ามีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

ตารางที่ 7 ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด ความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเต้ อินทรีที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 วัน

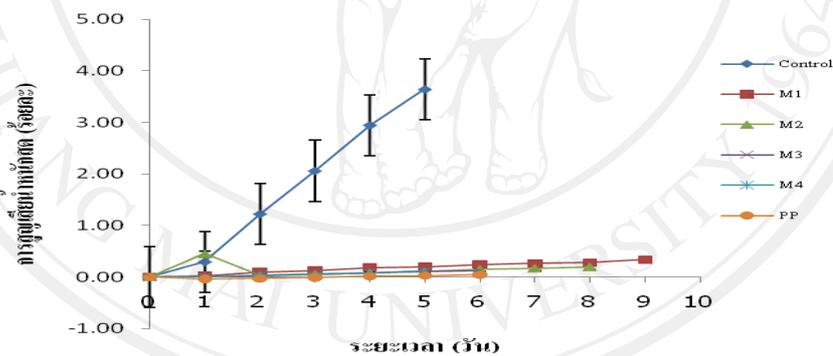
บรรจุภัณฑ์	ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด (ร้อยละ)	ก๊าซออกซิเจน (ร้อยละ)	ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ (ร้อยละ)
Control	5.900±0.346	19.680±0.044 ^a	0.000±0.000 ^a
M1	5.800±1.121	0.160±0.357	2.420±0.476
M2	5.333±0.862	0.280±0.521	2.300±0.412
M3	4.933±0.709	0.260±0.527	1.400±0.784 ^b
M4	5.400±0.953	1.580±0.822 ^b	0.200±0.173 ^a
PP	5.623±0.577	0.000±0.000	10.400±1.234 ^c

หมายเหตุ ตัวอักษรที่ตามหลังค่าเฉลี่ยที่แตกต่างกันในแนวตั้งแสดงว่ามีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

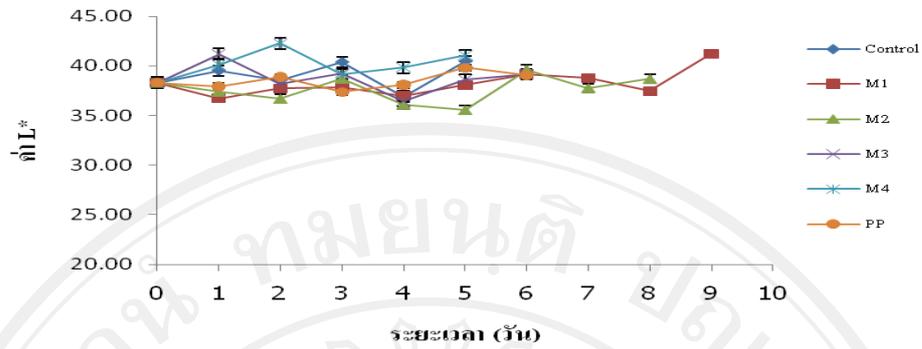
ตารางที่ 8 ปริมาณสารประกอบฟีนอล กิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโศเดอินทรีย์ที่
บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 วัน
และอายุการเก็บรักษา

บรรจุภัณฑ์	ปริมาณสารประกอบฟีนอล (mg/ g DW)	กิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระ (mg/g DW)	อายุการเก็บรักษา (วัน)
Control	0.516±0.031 ^a	0.025±0.002 ^a	4.80±0.45 ^a
M1	0.420±0.034 ^b	0.045±0.002	9.00±0.71 ^f
M2	0.426±0.020 ^{a,b}	0.045±0.000	8.20±0.45 ^d
M3	0.477±0.122 ^{a,b}	0.042±0.001 ^b	5.80±0.45 ^{b,c}
M4	0.471±0.044 ^{a,b}	0.037±0.002 ^c	5.20±0.45 ^{a,b}
PP	0.417±0.025 ^b	0.045±0.002	6.40±0.55 ^c

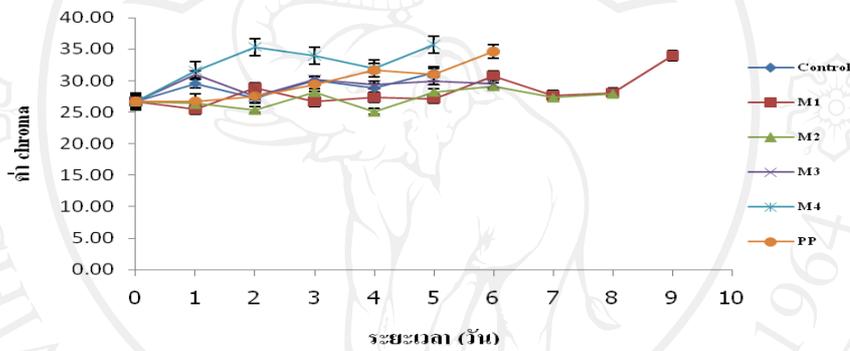
หมายเหตุ ตัวอักษรที่ตามหลังค่าเฉลี่ยที่แตกต่างกันในแนวดิ่งแสดงว่ามีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95



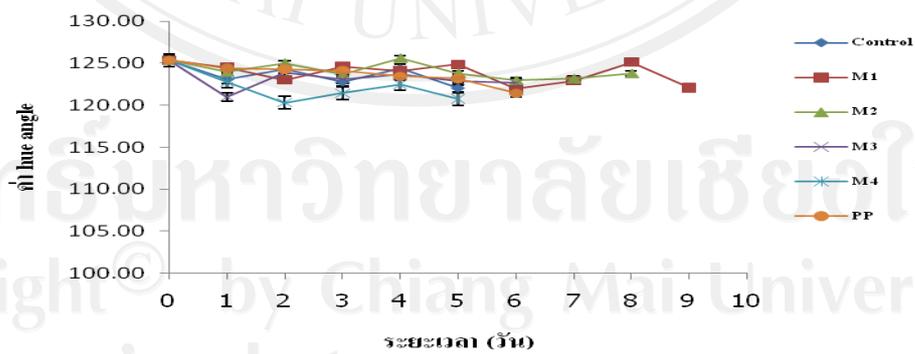
ภาพที่ 27 การสูญเสียน้ำหนักสด (ร้อยละ) ของยอดชาโศเดอินทรีย์ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบ
ต่างๆ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 9 วัน



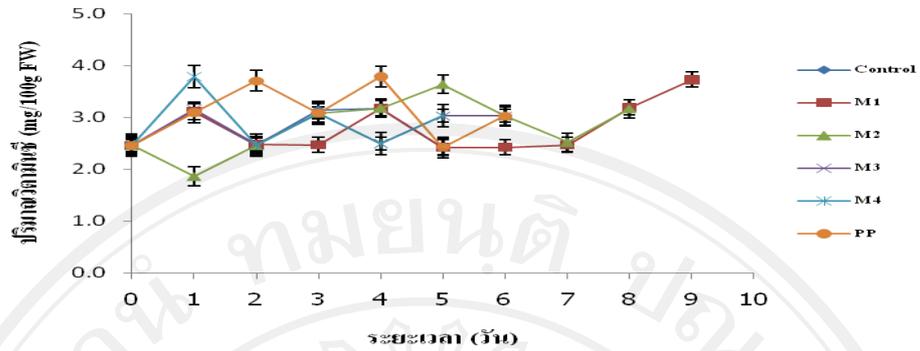
ภาพที่ 28 ค่า L* ของยอดชาโพลีเอทิลีนทรีย์ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 9 วัน



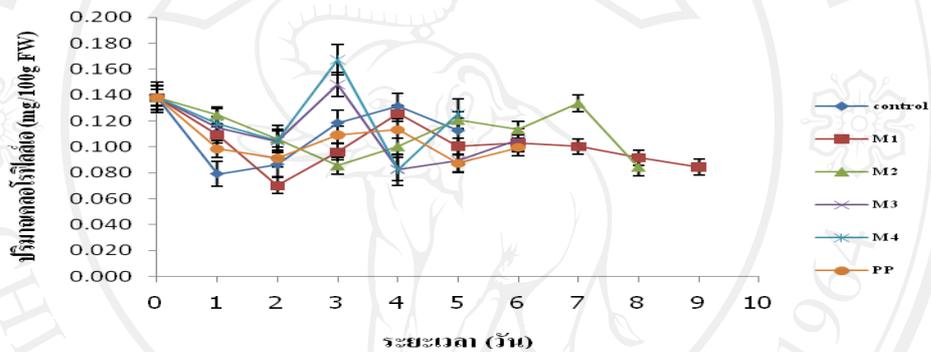
ภาพที่ 29 ค่า chroma ของยอดชาโพลีเอทิลีนทรีย์ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 9 วัน



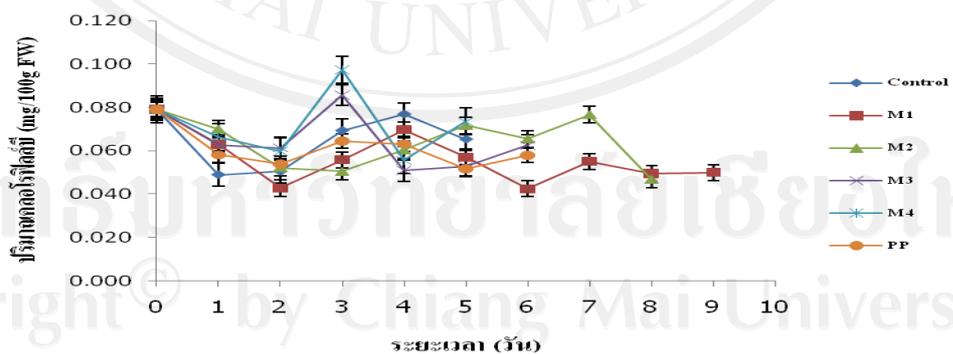
ภาพที่ 30 ค่า hue angle ของยอดชาโพลีเอทิลีนทรีย์ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 9 วัน



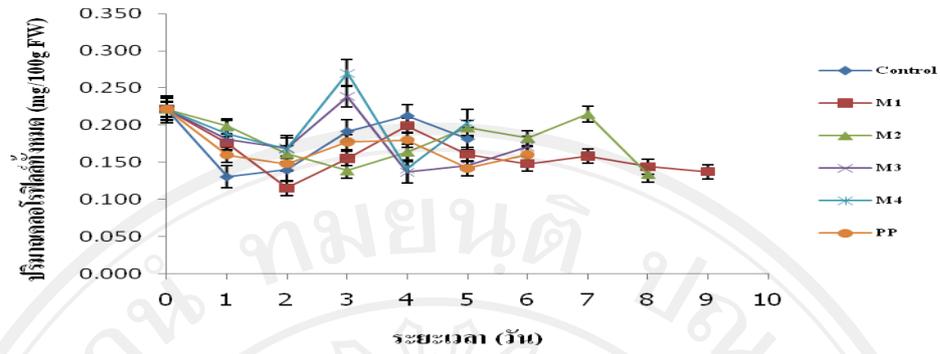
ภาพที่ 31 ปริมาณวิตามินซี (mg/100 g FW) ของยอดชาโยเดอินทรีย์ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 9 วัน



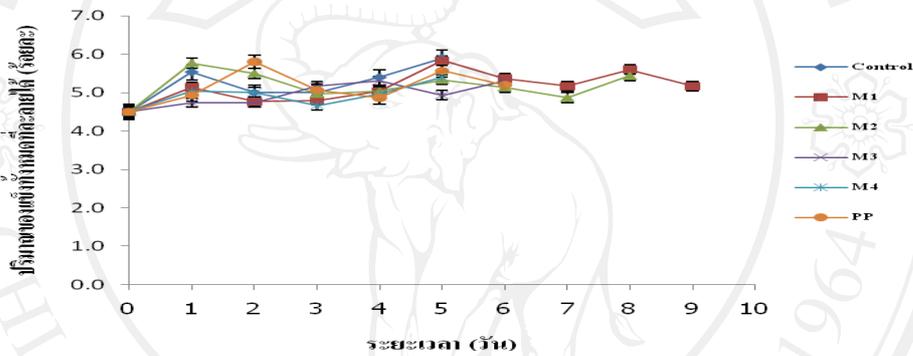
ภาพที่ 32 ปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ (mg/100 g FW) ของยอดชาโยเดอินทรีย์ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 9 วัน



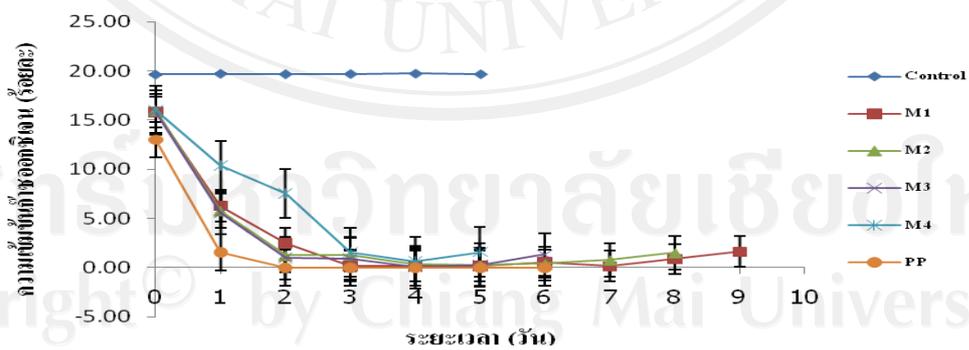
ภาพที่ 33 ปริมาณคลอโรฟิลล์ บี (mg/100 g FW) ของยอดชาโยเดอินทรีย์ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 9 วัน



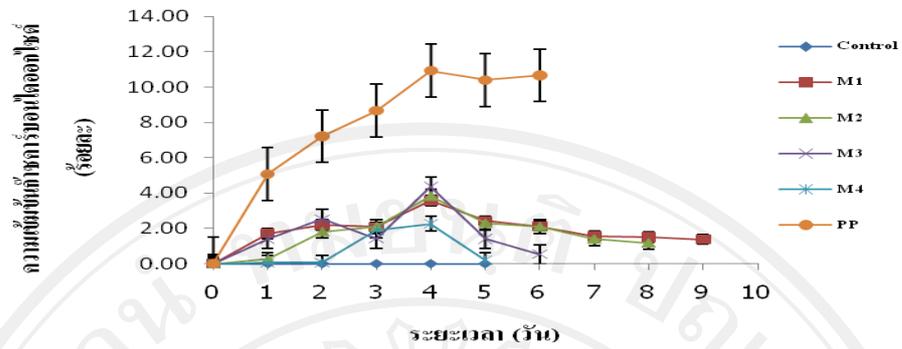
ภาพที่ 34 ปริมาณคลอโรฟีลล์ทั้งหมด (mg/100 g FW) ของยอดชาโยเตอินทรีย์ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 9 วัน



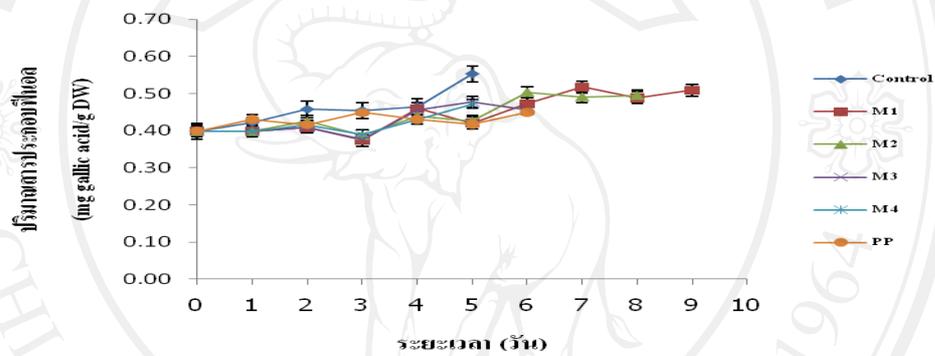
ภาพที่ 35 ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ (ร้อยละ) ของยอดชาโยเตอินทรีย์ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 9 วัน



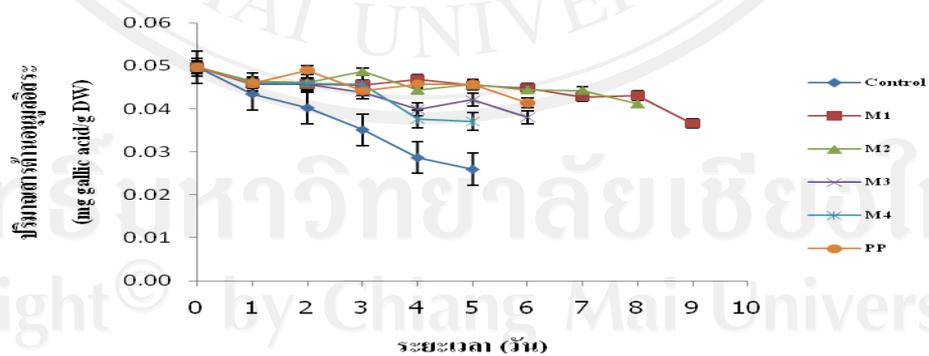
ภาพที่ 36 ความเข้มข้นน้ำตาลของยอดชาโยเตอินทรีย์ (ร้อยละ) ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 9 วัน



ภาพที่ 37 ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโพลีเอธิลีนทรีรี่ (ร้อยละ) ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 9 วัน



ภาพที่ 38 ปริมาณสารประกอบฟีนอล (mg gallic acid/g DW) ของยอดชาโพลีเอธิลีนทรีรี่ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 9 วัน



ภาพที่ 39 กิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระ (mg gallic acid/g DW) ของยอดชาโพลีเอธิลีนทรีรี่ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์แบบต่างๆ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 9 วัน

4.3 การทดลองที่ 3 การศึกษาการเปลี่ยนแปลงคุณภาพทางกายภาพและเคมีของยอดชาโอเต๋อินทรีย์เมื่อผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสม

จากการทดลองที่ 1 พบว่า พารามิเตอร์ที่เหมาะสมสำหรับการลดอุณหภูมียอดชาโอเต๋อินทรีย์แบบสุญญากาศคือ การใช้ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที และจากการทดลองที่ 2 พบว่า บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสมสำหรับบรรจุยอดชาโอเต๋อินทรีย์คือ ถุงแอกทีฟชนิด M1 และนำยอดชาโอเต๋อินทรีย์มาบรรจุลงในถุงแอกทีฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศด้วยพารามิเตอร์ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที เพื่อศึกษาคุณภาพทางกายภาพและเคมีเปรียบเทียบกับยอดชาโอเต๋อินทรีย์ที่ใช้การลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที และยอดชาโอเต๋อินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงแอกทีฟชนิด M1 โดยมียอดชาโอเต๋อินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีนที่มีการเจาะรูและไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิเป็นชุดควบคุม

4.3.1 การสูญเสียน้ำหนักสด

ยอดชาโอเต๋อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์เป็นระยะเวลา 5 นาที ยอดชาโอเต๋อินทรีย์ที่บรรจุในถุงแอกทีฟชนิด M1 และยอดชาโอเต๋อินทรีย์ที่บรรจุลงในบรรจุภัณฑ์แอกทีฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที แล้วนำมาเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ชนิดของบรรจุภัณฑ์ การลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และ อิทธิพลร่วมระหว่างปัจจัยทั้งสอง มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ซึ่งแสดงว่าปัจจัยทั้งสามมีผลต่อการสูญเสียน้ำหนักสดของยอดชาโอเต๋อินทรีย์ โดยอิทธิพลของถุงแอกทีฟชนิด M1 ส่งผลให้ยอดชาโอเต๋อินทรีย์มีการสูญเสียน้ำหนักสดเท่ากับร้อยละ 0.166 ± 0.062 ในขณะที่ยอดชาโอเต๋อินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีนที่มีการสูญเสียน้ำหนักสดเท่ากับร้อยละ 3.561 ± 0.977 (ตารางที่ 9)

อิทธิพลของการลดอุณหภูมียอดชาโอเต๋อินทรีย์ด้วยระบบสุญญากาศที่พารามิเตอร์ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที ส่งผลให้ยอดชาโอเต๋อินทรีย์มีการสูญเสียน้ำหนักสดเท่ากับร้อยละ 1.545 ± 1.455 ซึ่งมีค่าน้อยกว่ายอดชาโอเต๋อินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิที่มีการสูญเสียน้ำหนักเท่ากับร้อยละ 2.182 ± 2.240 ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า การสูญเสียน้ำหนักสดของยอดชาโอเต๋อินทรีย์ในทุกกรรมวิธีมีแนวโน้มที่เพิ่มสูงขึ้น (ตารางที่ 9 ภาพที่ 41 และตารางภาคผนวกที่ 31)

จากผลการทดลองแสดงให้เห็นว่า ถุงแอกที่ฟชนิด M1 และการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ พารามิเตอร์ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที สามารถลดการสูญเสียน้ำหนักของยอดชาโอเต้ อินทรีชได้ โดยการสูญเสียน้ำหนักหรือการคายน้ำออกจากเนื้อเยื่อของพืชเป็นปัจจัยสำคัญที่ทำให้เกิดการเสื่อมสภาพของผลิตผลภายหลังการเก็บเกี่ยว เพราะนอกจากการสูญเสียน้ำจะส่งผลต่อน้ำหนักมวลรวมให้ลดลงแล้ว ยังส่งผลต่อคุณลักษณะภายนอกของผลิตผลด้วย เช่น การเหี่ยวแห้งของใบ การเหี่ยวของผิวภายนอก และยังส่งผลต่อคุณภาพเนื้อสัมผัสด้วย เช่น อ่อนนุ่มลง ความฉ่ำน้ำลดลง การแก้ปัญหาดังกล่าวอาจทำได้โดยการจัดการกับสภาพแวดล้อมที่ใช้เก็บรักษาเช่น เก็บรักษาไว้ที่ที่มีความชื้นสูง อุณหภูมิต่ำ หรือใช้วิธีการที่ปฏิบัติกับผลิตผลโดยตรง เช่น การเคลือบผิวหรือการบรรจุผลิตผลในภาชนะบรรจุที่เป็นพลาสติกหรือฟิล์มที่สามารถกีดขวางหรือลดการสูญเสียน้ำของผลิตผล (Kader and Rolle, 2004) ซึ่งสอดคล้องกับการศึกษาของ Tzoumaki *et al.* (2009) ที่พบว่าการบรรจุหน่อไม้ฝรั่งในถาดโฟมและหุ้มด้วยพลาสติกฟิล์ม และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส สามารถที่จะชะลอการสูญเสียน้ำหนักของหน่อไม้ฝรั่งได้ เช่นเดียวกับ Sankat and Maharaj (1996) ศึกษาการเก็บรักษาผักชีฝรั่ง (*Eryngium foetidum* L.) ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์โพลีเอทิลีนที่มีความหนาแน่นต่ำ และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10 องศาเซลเซียส มีการสูญเสียน้ำหนักต่ำกว่าผักชีฝรั่งในชุดควบคุม รวมถึงการทดลองของ Tao *et al.* (2006) ที่ทำการศึกษการเปลี่ยนแปลงทางกายภาพและเคมีของเห็ดสีขาวหลังจากที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ พบว่า การลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศมีผลต่อการสูญเสียน้ำหนักสดของเห็ดสีขาวอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

4.3.2 การเปลี่ยนแปลงสี

ผลการเปลี่ยนแปลงสีของยอดชาโอเต้อินทรีชที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์เป็นระยะเวลา 5 นาที ยอดชาโอเต้อินทรีชที่บรรจุในถุงแอกที่ฟชนิด M1 และยอดชาโอเต้ อินทรีชที่บรรจุลงในบรรจุภัณฑ์แอกที่ฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที แล้วนำมาเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ชนิดของบรรจุภัณฑ์ การลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และ อิทธิพลร่วมระหว่างปัจจัยทั้งสอง ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับค่า L^* และค่า chroma ของยอดชาโอเต้อินทรีช แต่ในส่วนของค่า hue angle พบว่า ชนิดของบรรจุภัณฑ์ มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 กับค่า hue angle ของยอดชาโอเต้ อินทรีช จากอิทธิพลของถุงแอกที่ฟชนิด M1 พบว่า ยอดชาโอเต้อินทรีชมีค่า L^* , chroma และค่า hue angle เท่ากับ 34.59 ± 1.87 , 29.17 ± 3.53 และ 122.36 ± 2.22 ตามลำดับ ในขณะที่ยอดชาโอเต้อินทรีชที่

บรรจุลงโพลีเอทิลีนมีค่า L^* , chroma และค่า hue angle เท่ากับ 35.93 ± 2.44 , 27.68 ± 2.99 และ 119.32 ± 1.16 ตามลำดับ (ตารางที่ 9)

จากผลของการลดอุณหภูมิยอดชาโพลีเอทิลีนที่แบบสุญญากาศที่พารามิเตอร์ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที พบว่า ยอดชาโพลีเอทิลีนที่มีค่า L^* , chroma และ hue angle เท่ากับ 34.73 ± 2.48 , 28.85 ± 3.29 และ 120.98 ± 2.80 ตามลำดับ ในขณะที่ ยอดชาโพลีเอทิลีนที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิมียุทธค่า L^* , chroma และ hue angle เท่ากับ 35.78 ± 1.93 , 27.99 ± 3.37 และ 120.70 ± 2.22 ตามลำดับ ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ยอดชาโพลีเอทิลีนที่มีค่า L^* ก่อนข้างคงที่ ค่า chroma เพิ่มขึ้นเล็กน้อยและค่า hue angle มีค่าลดลง (ตารางที่ 9 และ ตารางภาคผนวกที่ 31, 32 และ 33) เมื่อพิจารณาแนวโน้มการเปลี่ยนแปลงสีของใบยอดชาโพลีเอทิลีนที่ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา (ภาพที่ 42, 43 และ 44) พบว่า ใบของยอดชาโพลีเอทิลีนที่มีสีที่เข้มขึ้น เนื่องจากมีค่า chroma เพิ่มขึ้น และสีของใบเปลี่ยนจากสีเขียวสดไปเป็นสีเขียวปนเหลือง เนื่องมาจากค่า hue angle ที่ลดลงโดยปกติแล้ว การเสื่อมสภาพของยอดหรือใบต่างๆ ในพืชเป็นผลมาจากการที่โปรตีน กรดนิวคลีอิก เยื่อหุ้มส่วนประกอบของเซลล์ เส้นทางการลำเลียงอาหารและน้ำ รวมทั้งคลอโรฟิลล์ถูกย่อยสลาย (Buchanan-Wollaston, 1997) ซึ่งการเสื่อมสลายของคลอโรฟิลล์จะนำมาซึ่งการเปลี่ยนสีจากสีเขียวไปเป็นสีเหลืองในพืช (Vicentini *et al.*, 1995)

การเปลี่ยนแปลงสีของยอดชาโพลีเอทิลีนจากการทดลองนี้สอดคล้องกับการทดลองของ Pariasca *et al.* (2000) ที่ทำการศึกษาผลของบรรจุภัณฑ์ที่มีการตัดแปลงสภาพบรรยากาศและควบคุมสภาพบรรยากาศในการเก็บรักษาถั่วลิ้นเต่า (*Pisum sativum* L. var. *saccharatum*) พบว่าชนิดบรรจุภัณฑ์ไม่มีผลต่อค่า L^* แต่มีผลต่อค่า chroma และ hue angle และการทดลองของ Turk and Celik (1994) ที่ทำการศึกษาการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศของผักกาดหอมพันธุ์ Yedikule และ Lital ที่บรรจุในบรรจุภัณฑ์โพลีเอทิลีนที่มีการเจาะรู พบว่าค่าการเปลี่ยนแปลงของสีไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญกับผักกาดหอมที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิ

4.3.3 ปริมาณวิตามินซี

ผลการเปลี่ยนแปลงปริมาณวิตามินซีของยอดชาโพลีเอทิลีนที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์เป็นระยะเวลา 5 นาที ยอดชาโพลีเอทิลีนที่บรรจุในถุงเอกที่ฟชนิด M1 และยอดชาโพลีเอทิลีนที่บรรจุลงในบรรจุภัณฑ์เอกที่ฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที แล้วนำมาเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 5 วัน พบว่า ชนิดของบรรจุภัณฑ์และการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 แต่อิทธิพลร่วมระหว่างปัจจัยทั้งสองมี

ความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 จากอิทธิพลของถุงแอกที่ F M1 ต่อปริมาณวิตามินซีของยอดชาโยเต้อินทรีย์ พบว่า ปริมาณวิตามินซีของยอดชาโยเต้อินทรีย์มีค่าเท่ากับ 2.433 ± 0.981 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด และปริมาณของวิตามินซีของยอดชาโยเต้อินทรีย์ในถุงโพลีเอทิลีนมีค่าเท่ากับ 3.066 ± 0.981 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด (ตารางที่ 10)

จากอิทธิพลของการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศต่อปริมาณวิตามินซีของยอดชาโยเต้อินทรีย์ พบว่า ปริมาณวิตามินซีของยอดชาโยเต้อินทรีย์มีค่าเท่ากับ 2.750 ± 1.040 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด และปริมาณของวิตามินซีของยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิมิมีค่าเท่ากับ 2.750 ± 1.040 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด ตลอดอายุการเก็บรักษา ปริมาณวิตามินซีของยอดชาโยเต้อินทรีย์ในทุกกรรมวิธีมีแนวโน้มที่ค่อนข้างผันแปร (ตารางที่ 10 ภาพที่ 45 และ ตารางภาคผนวกที่ 35)

เมื่อพิจารณาแนวโน้มการเปลี่ยนแปลงของปริมาณวิตามินซีจากการทดลอง พบว่า ชนิดของบรรจุภัณฑ์ที่ใช้ในการทดลองและการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณวิตามินซี ซึ่งสอดคล้องกับกับผลการทดลองของ Fonseca *et al.* (2003) ที่รายงานว่าตลอดระยะเวลาการเก็บรักษาคะน้ำพันธุ์ Galega หั่นชิ้นไว้ในสภาพควบคุมบรรยากาศที่แตกต่างกันที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียสพบว่า คะน้ำหั่นชิ้นที่เก็บรักษาไว้ในสภาพควบคุมบรรยากาศพบว่ามีปริมาณวิตามินซีไม่แตกต่างกับชุดควบคุม รวมถึงการทดลองการเก็บรักษาพริกหยวกในบรรจุภัณฑ์ที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศที่อุณหภูมิต่างๆก็ให้ผลของค่าปริมาณวิตามินซีที่ผันแปรตลอดระยะเวลาการเก็บรักษาเช่นกัน (González-Aguilar *et al.*, 2004) รวมถึงงานวิจัยของวิลาลีย์ (2535) ที่ทำการลดอุณหภูมิตันกระเทียมและปวยเล้งแล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 12 วัน พบว่า การลดอุณหภูมิมิมีอิทธิพลต่อการเปลี่ยนแปลงของปริมาณวิตามินซีของผักทั้งสองชนิดในระหว่างที่ทำการเก็บรักษา ในส่วนของอิทธิพลร่วมระหว่างบรรจุภัณฑ์และการลดอุณหภูมิที่มีผลต่อปริมาณวิตามินซีอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ พบว่า สอดคล้องกับงานวิจัยของ Pariasca *et al.* (2000) ทำการศึกษาอิทธิพลของบรรจุภัณฑ์และการลดอุณหภูมิต่อคุณภาพของถั่วลันเตา โดยนำถั่วลันเตามาผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศก่อนการเก็บรักษาภายใต้สภาพบรรยากาศดัดแปลงด้วยบรรจุภัณฑ์ชนิดต่างๆ ที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียส พบว่า อิทธิพลร่วมระหว่างบรรจุภัณฑ์ที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศและการลดอุณหภูมิต่อถั่วลันเตาก่อนทำการเก็บรักษาที่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของปริมาณวิตามินซี

4.3.4 ปริมาณคลอโรฟิลล์

ยอดชาโหยเตอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์เป็นระยะเวลา 5 นาที ยอดชาโหยเตอินทรีย์ที่บรรจุในถุงแอกทีฟชนิด M1 และยอดชาโหยเตอินทรีย์ที่บรรจุลงในบรรจุภัณฑ์แอกทีฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์เป็นระยะเวลา 5 นาที แล้วนำมาเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ปัจจัยทางด้านชนิดของบรรจุภัณฑ์ และปัจจัยด้านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศมีผลต่อปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ คลอโรฟิลล์ บี และคลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอดชาโหยเตอินทรีย์ โดยมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ส่วนอิทธิพลร่วมระหว่างปัจจัยทั้งสองต่อปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ คลอโรฟิลล์ บี และคลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอดชาโหยเตอินทรีย์นั้น พบว่า ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 จากอิทธิพลของถุงแอกทีฟชนิด M1 ต่อปริมาณคลอโรฟิลล์ของยอดชาโหยเตอินทรีย์ พบว่า ปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ คลอโรฟิลล์ บี และปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอดชาโหยเตอินทรีย์ มีค่าเท่ากับ 0.103 ± 0.013 , 0.057 ± 0.007 และ 0.164 ± 0.021 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด ตามลำดับ ส่วนปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ คลอโรฟิลล์ บี และปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอดชาโหยเตอินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีน มีค่าเท่ากับ 0.126 ± 0.010 , 0.071 ± 0.005 และ 0.202 ± 0.016 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด ตามลำดับ (ตารางที่ 10)

จากผลของการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศต่อปริมาณคลอโรฟิลล์ของยอดชาโหยเตอินทรีย์ พบว่า ปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ คลอโรฟิลล์ บี และปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอดชาโหยเตอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลานาน 5 นาที มีค่าเท่ากับ 0.124 ± 0.014 , 0.069 ± 0.008 และ 0.198 ± 0.023 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด ตามลำดับ ส่วนปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ คลอโรฟิลล์ บี และปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอดชาโหยเตอินทรีย์ที่ไม่ผ่านการลดอุณหภูมิ มีค่าเท่ากับ 0.105 ± 0.013 , 0.059 ± 0.008 และ 0.168 ± 0.022 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักสด ตามลำดับ ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ คลอโรฟิลล์ บี และปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอดชาโหยเตอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีมีแนวโน้มที่ลดลง (ตารางที่ 10 ภาพที่ 46, 47, 48 และตารางภาคผนวกที่ 36, 37 และ 38)

เมื่อพิจารณาแนวโน้มของปริมาณคลอโรฟิลล์ของยอดชาโหยเตอินทรีย์ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ชนิดของบรรจุภัณฑ์ และการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ รวมถึงอิทธิพลร่วมระหว่างทั้งสองปัจจัยในการทดลองนั้นๆ ไม่มีส่วนต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณคลอโรฟิลล์ของยอดชาโหยเตอินทรีย์ และมีแนวโน้มที่ลดลง ซึ่งสอดคล้องกับการทดลองของ Guevara *et al.* (2003) ที่ทำ

การเก็บรักษา prickly pear cactus stems (*Opuntia* spp.) ในบรรจุภัณฑ์ที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศที่มีความเข้มข้นของก๊าซ CO₂ ที่แตกต่างกันพบว่า prickly pear cactus stems มีปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ คลอโรฟิลล์ บี และคลอโรฟิลล์ทั้งหมดลดลงตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา โดยที่บรรจุภัณฑ์ที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศแบบ passive และ ที่ควบคุมความเข้มข้นของก๊าซ CO₂ ที่ร้อยละ 20 สามารถชะลอการเสื่อมสลายของปริมาณคลอโรฟิลล์ได้เมื่อเทียบกับชุด control รวมถึงการทดลองการเก็บรักษาคุณภาพของบรอกโคลีที่อุณหภูมิต่ำร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ พบว่า เมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาผ่านไปการเปลี่ยนแปลงปริมาณคลอโรฟิลล์จะมีแนวโน้มที่ลดต่ำลง (Serrano *et al.*, 2006) โดยที่บรอกโคลีที่ไม่ได้บรรจุในบรรจุภัณฑ์มีแนวโน้มการเสื่อมสลายของปริมาณคลอโรฟิลล์ที่มากที่สุด เช่นเดียวกับการลดอุณหภูมิผักกาดหอมห่อด้วยระบบสุญญากาศเมื่อนำไปเก็บรักษาไว้ในห้องเย็นพบว่า คลอโรฟิลล์ทั้งหมดมีปริมาณลดลงตลอดอายุการเก็บรักษา (He *et al.*, 2004) อีกทั้งการทดลองของ Martínez-Sánchez *et al.* (2006) ทำการศึกษาคุณภาพของร็อกเก็ตสลัดที่ผ่านการล้างทำความสะอาดด้วยวิธีต่างๆ แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส พบว่า ปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ และคลอโรฟิลล์ บี ของร็อกเก็ตสลัดมีปริมาณลดลงตลอดอายุการเก็บรักษา เช่นเดียวกันกับการทดลองการเก็บรักษาร็อกเก็ตสลัดที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียส พบว่า มีปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ คลอโรฟิลล์ บี และคลอโรฟิลล์ทั้งหมดลดลง เมื่อเก็บรักษาเป็นเวลานาน 14 วัน (Koukounaras *et al.*, 2007)

โดยทั่วไปแล้วในระหว่างการเกิดการวาย (senescence) หรือการเก็บรักษาของผลิตผล ปริมาณสารคลอโรฟิลล์จะสลายตัวไปเป็นสารที่ไม่มีสี ทำให้สีของแคโรทีนอยด์ปรากฏออกมาให้เห็น และการสูญเสียคลอโรฟิลล์ของผลิตผลนั้นเป็นสิ่งที่แสดงถึงการเสื่อมสลายที่เกิดขึ้น (จริงแท้, 2549) การป้องกันการเสื่อมสลายคลอโรฟิลล์อาจทำได้โดยการลดอุณหภูมิของผลิตผลลง และการเก็บรักษาในสภาพที่มีก๊าซออกซิเจนต่ำ เพื่อป้องกันการออกซิไดซ์ที่จะเกิดขึ้น หรือการให้อยู่ในสภาพที่มีแสงสว่าง เพื่อให้มีการสังเคราะห์คลอโรฟิลล์ขึ้นทดแทน (ยงยุทธ, 2539)

4.3.5 ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้

ผลการเปลี่ยนแปลงปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของยอดชาโยเตอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์เป็นระยะเวลา 5 นาที ยอดชาโยเตอินทรีย์ที่บรรจุในถุงแอกทีฟชนิด M1 และยอดชาโยเตอินทรีย์ที่บรรจุลงในบรรจุภัณฑ์แอกทีฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที แล้วนำมาเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ปัจจัยด้านชนิดของบรรจุภัณฑ์ การลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และอิทธิพลร่วมระหว่างทั้งสองปัจจัยไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่

ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 จากการศึกษาอิทธิพลของอุณหภูมิ M1 ต่อปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของยอคซาโยเตอินทรีย์ พบว่า ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของยอคซาโยเตอินทรีย์มีค่าเท่ากับร้อยละ 5.467 ± 0.763 และปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของยอคซาโยเตอินทรีย์ในลึงโพลีเอทิลีนมีค่าเท่ากับร้อยละ 5.920 ± 0.831 (ตารางที่ 11)

จากอิทธิพลของการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศต่อปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของยอคซาโยเตอินทรีย์ พบว่า ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของยอคซาโยเตอินทรีย์มีค่าเท่ากับร้อยละ 5.550 ± 0.800 และปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของยอคซาโยเตอินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิมิมีค่าเท่ากับร้อยละ 5.831 ± 0.830 ตลอดอายุการเก็บรักษา ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของยอคซาโยเตอินทรีย์ในทุกกรรมวิธีมีแนวโน้มที่เพิ่มขึ้น (ตารางที่ 11 ภาพที่ 49 และ ตารางภาคผนวกที่ 39)

เมื่อพิจารณาแนวโน้มของปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของยอคซาโยเตอินทรีย์ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ปัจจัยทางด้านชนิดของบรรจุภัณฑ์ ปัจจัยด้านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และอิทธิพลร่วมระหว่างทั้งสองปัจจัยในการทดลองนั้นๆ ไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของยอคซาโยเตอินทรีย์ และมีแนวโน้มที่เพิ่มขึ้น สอดคล้องกับการทดลองของ D'Aquino *et al.* (1998) ที่ทำการเก็บรักษาแทนเจอร์อินพันธุ์ Minneola ด้วยการใส่ฟิล์มห่อหุ้ม 3 ชนิด คือ MP, CX และ MR film เพื่อสร้างสภาพบรรยากาศตัดแปลง แล้วทำการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 30 และ 60 วัน พบว่า แทนเจอร์อินที่ห่อหุ้มด้วยฟิล์มทั้ง 3 ชนิดและที่ไม่ได้ถูกห่อหุ้มด้วยฟิล์มมีแนวโน้มของปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้เพิ่มขึ้นตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา และแทนเจอร์อินที่ไม่ได้ห่อหุ้มด้วยฟิล์มมีปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้มากที่สุด เช่นเดียวกับการทดลองเก็บรักษาข้าวโพดหวานที่ผ่านการลดอุณหภูมิโดยระบบ forced-air cooling และ room cooling ไว้ที่อุณหภูมิ 1 องศาเซลเซียส ซึ่งภายหลังจากเก็บรักษา เป็นระยะเวลานาน 7 และ 21 วันพบว่า ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมดของข้าวโพดหวานที่ผ่านการลดอุณหภูมิทั้งสองระบบไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติกับปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ของข้าวโพดหวานที่ไม่ผ่านการลดอุณหภูมิ (Cortbaoui, 2005) อีกทั้งอิทธิพลร่วมระหว่างบรรจุภัณฑ์และการลดอุณหภูมิมิมีผลต่อค่าร้อยละปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ โดยที่การเพิ่มขึ้นของปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ อาจเป็นเพราะเนื่องมาจากเมื่อทำการเก็บรักษานานขึ้นจะทำให้เกิดการสูญเสียน้ำมากขึ้น จึงส่งผลให้ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้มีความเข้มข้นที่สูงขึ้น (จริงแท้, 2544) โดยมีการทดลองที่สนับสนุนข้อความข้างต้นคือ การทดลองของ อนุวัตรและสุธีรา (2544) ที่ทำการศึกษาการเก็บรักษาทุเรียน โดยการเคลือบสาร 4 ชนิดคือ สาร mc, sf#7055, chitosan และ Glucomannan เทียบกับทุเรียนที่ไม่ได้ผ่านการเคลือบสารพบว่า ทุเรียนในทุกการทดลองเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษา

เพิ่มขึ้น ค่าปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้มีค่าที่เพิ่มสูงขึ้น เนื่องจากทุเรียนมีการสูญเสียน้ำหนักระหว่างการเก็บรักษา

ปริมาณน้ำตาลซึ่งเป็นส่วนประกอบส่วนใหญ่ของปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายน้ำได้ที่วัดได้จาก refractometer ภายหลังจากการเก็บเกี่ยวอาจจะมีค่าเพิ่มขึ้นหรือลดลงขึ้นอยู่กับชนิดของผลิตผลและสภาพแวดล้อมที่ทำการเก็บรักษา โดยปกติผลิตผลถึงแม้จะถูกเก็บเกี่ยวมาจากต้นแม่หรือแปลงปลูกแล้วยังคงมีการหายใจอยู่ตลอดเวลาจะใช้น้ำตาลเป็นแหล่งอาหารหรือพลังงานเป็นส่วนใหญ่ ทำให้ปริมาณน้ำตาลที่สะสมอยู่น้อยลง แต่ปริมาณน้ำตาลที่ลดลงเนื่องจากถูกใช้ไปในกระบวนการหายใจนั้นนับว่าน้อยมากเมื่อเทียบกับการสูญเสียน้ำของผลิตผล ดังนั้นถ้าในระหว่างการเก็บรักษาผลิตผลนั้นยังคงมีการสูญเสียอย่างต่อเนื่อง อาจส่งผลให้ปริมาณของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้มีความเข้มข้นที่เพิ่มสูงขึ้น (จริงแท้, 2544)

4.3.6 ความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนในบรรจุภัณฑ์

ผลการเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนของยอดชาโด้อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์เป็นระยะเวลา 5 นาที ยอดชาโด้อินทรีย์ที่บรรจุในถุงแอกทีฟชนิด M1 และยอดชาโด้อินทรีย์ที่บรรจุลงในบรรจุภัณฑ์แอกทีฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที แล้วนำมาเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ปัจจัยด้านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และอิทธิพลร่วมระหว่างทั้งสองปัจจัยไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 แต่ปัจจัยด้านชนิดของบรรจุภัณฑ์มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 จากอิทธิพลของถุงแอกทีฟ M1 ต่อความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนของยอดชาโด้อินทรีย์ พบว่า ความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนของยอดชาโด้อินทรีย์มีค่าเท่ากับร้อยละ 4.66 ± 2.14 และความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนของยอดชาโด้อินทรีย์ในถุงโพลีเอทิลีนมีค่าเท่ากับร้อยละ 19.71 ± 0.12 (ตารางที่ 11)

จากอิทธิพลของการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศต่อความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนของยอดชาโด้อินทรีย์ พบว่า ความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนของยอดชาโด้อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิมี่ค่าเท่ากับร้อยละ 11.43 ± 8.73 และความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนของยอดชาโด้อินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิมี่ค่าเท่ากับร้อยละ 11.03 ± 9.23 ตลอดอายุการเก็บรักษา ความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนของยอดชาโด้อินทรีย์ในทุกกรรมวิธียกเว้นยอดชาโด้อินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีนมีแนวโน้มที่ลดลงและเข้าสู่สภาวะสมดุล (ตารางที่ 11 ภาพที่ 50 และ ตารางภาคผนวกที่ 40)

เมื่อพิจารณาแนวโน้มของความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนของยอดชาโยเตอินทรีย์ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ปัจจัยทางด้านชนิดของบรรจุภัณฑ์ และอิทธิพลร่วมระหว่างทั้งสองปัจจัยในการทดลองนั้น มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนของยอดชาโยเตอินทรีย์ และมีแนวโน้มลดลงและเข้าสู่ภาวะสมดุล ซึ่งสอดคล้องกับการทดลองการสร้างสภาพบรรยากาศตัดแปลงเพื่อทำการบรรจุผลิตผลเช่น ถั่วลิ้นเต่า (Pariasca *et al.*, 2000) องุ่น (Del Nobile *et al.*, 2008) หน่อไม้ฝรั่งสีเขียว (Villanueva *et al.*, 2005) ลูกสาเก (Worrell *et al.*, 2002) และ กะหล่ำปม (Escalona *et al.*, 2007) เป็นต้น พบว่าปริมาณก๊าซออกซิเจนมีแนวโน้มที่ลดลงแล้วเริ่มมีปริมาณที่คงที่เมื่อเข้าสู่ภาวะสมดุลของก๊าซออกซิเจนภายในบรรจุภัณฑ์ โดยบรรจุภัณฑ์เอกทีฟที่ใช้ในการทดลองนี้เป็นการปรับสัดส่วนของก๊าซออกซิเจนและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ภายในบรรจุภัณฑ์ โดยปริมาณของก๊าซออกซิเจนภายในบรรจุภัณฑ์จะลดลง ในขณะที่ปริมาณก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ก็จะเพิ่มขึ้นอย่างพอเหมาะ เมื่อปริมาณของก๊าซออกซิเจนลดลง อัตราการหายใจและการสังเคราะห์เอทิลีนจึงเกิดน้อยลง (นิรยาและคณัย, 2548) โดยการสร้างสภาวะสมดุลของก๊าซภายในบรรจุภัณฑ์เอกทีฟนั้นเกิดจากช่องว่างระหว่างเฟสและลักษณะของรูพรุนซึ่งส่งผลต่อคุณสมบัติการยอมให้ก๊าซผ่านฟิล์ม และความสามารถในการเลือกให้ก๊าซผ่าน (กาญจนา, 2548)

4.3.7 ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในบรรจุภัณฑ์

ผลการเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเตอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์เป็นระยะเวลา 5 นาที ยอดชาโยเตอินทรีย์ที่บรรจุในถุงเอกทีฟชนิด M1 และยอดชาโยเตอินทรีย์ที่บรรจุลงในบรรจุภัณฑ์เอกทีฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที แล้วนำมาเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ปัจจัยด้านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ และอิทธิพลร่วมระหว่างทั้งสองปัจจัยไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 แต่ปัจจัยด้านชนิดของบรรจุภัณฑ์มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 จากอิทธิพลของถุงเอกทีฟ M1 ต่อความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเตอินทรีย์ พบว่า ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเตอินทรีย์มีค่าเท่ากับร้อยละ 0.26 ± 0.30 และความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเตอินทรีย์ในถุงโพลีเอทิลีนมีค่าเท่ากับร้อยละ 0.00 ± 0.00 (ตารางที่ 11)

จากอิทธิพลของการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศต่อความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเตอินทรีย์ พบว่า ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเตอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิมิมีค่าเท่ากับร้อยละ 0.10 ± 0.23 และความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเต

อินทรีย์ที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิมีค่าเท่ากับร้อยละ 0.16 ± 0.26 ตลอดอายุการเก็บรักษา ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเต้อินทรีย์ในทุกกรรมวิธียกเว้นยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่บรรจุในถุงโพลีเอทิลีนมีแนวโน้มที่เพิ่มขึ้นและเข้าสู่ภาวะสมดุล (ตารางที่ 11 ภาพที่ 51 และ ตารางภาคผนวกที่ 41)

เมื่อพิจารณาแนวโน้มของความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเต้อินทรีย์ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า มีเพียงปัจจัยทางด้านชนิดของบรรจุภัณฑ์ที่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเต้อินทรีย์ และมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นและเข้าสู่ภาวะสมดุล โดยความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ที่เพิ่มสูงขึ้นภายในถุงแอกทีฟเกิดจากก๊าซออกซิเจนถูกนำไปใช้ในกระบวนการหายใจ ทำให้ได้ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ออกมา ทำให้ในระหว่างการเก็บรักษาความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนมีค่าลดลงในขณะที่ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์มีปริมาณค่าที่เพิ่มสูงขึ้น (อศิราและคณะ, 2549) และขณะเดียวกันถุงแอกทีฟก็จะควบคุมการซึมผ่านเข้าออกของก๊าซให้อยู่ในภาวะสมดุลตลอดระยะเวลาของการเก็บรักษา ทั้งนี้อัตราการซึมผ่านเข้าออกของก๊าซก็ยังขึ้นอยู่กับชนิดของฟิล์มที่นำมาใช้ทำบรรจุภัณฑ์ด้วย (Serrano *et al.*, 2006) โดยแนวโน้มของก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ที่เพิ่มสูงขึ้นนี้สอดคล้องกับการทดลองของ Pariasca *et al.* (2000) ที่ทำการศึกษาการเก็บรักษาถั่วลิ้นเต่า และการทดลองของ Escalona *et al.* (2007) ที่ทำการศึกษาการเก็บรักษากะหล่ำปลมในสภาพบรรยากาศที่มีการตัดแปลง

4.3.8 ปริมาณสารประกอบฟีนอล

ผลการเปลี่ยนแปลงปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที ยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่บรรจุในถุงแอกทีฟชนิด M1 และยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่บรรจุลงในบรรจุภัณฑ์แอกทีฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที แล้วนำมาเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ปัจจัยด้านชนิดของบรรจุภัณฑ์ และอิทธิพลร่วมระหว่างทั้งสองปัจจัยมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 แต่ปัจจัยด้านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 จากอิทธิพลของถุงแอกทีฟ M1 ต่อปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโยเต้อินทรีย์ พบว่า ปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโยเต้อินทรีย์มีค่าเท่ากับ 0.454 ± 0.034 มิลลิกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง และปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโยเต้อินทรีย์ในถุงโพลีเอทิลีนมีค่าเท่ากับ 0.540 ± 0.068 มิลลิกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง (ตารางที่ 12) แสดงให้เห็นว่าถุงแอกทีฟ M1 สามารถลดการเพิ่มขึ้นสารประกอบฟีนอลได้

จากอิทธิพลของการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศต่อปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโพลีเอทิลีนทรีที่พบว่า ปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโพลีเอทิลีนทรีที่ผ่านการลดอุณหภูมิมิมีค่าเท่ากับ 0.480 ± 0.040 มิลลิกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง และปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโพลีเอทิลีนทรีที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิมิมีค่าเท่ากับ 0.514 ± 0.088 มิลลิกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง ตลอดอายุการเก็บรักษา ปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโพลีเอทิลีนทรีในทุกกรรมวิธีมีแนวโน้มที่เพิ่มขึ้น (ตารางที่ 12 ภาพที่ 52 และ ตารางภาคผนวกที่ 42)

เมื่อพิจารณาแนวโน้มของปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโพลีเอทิลีนทรีตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า มีเพียงปัจจัยทางด้านชนิดของบรรจุภัณฑ์ที่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณสารประกอบฟีนอลของยอดชาโพลีเอทิลีนทรี และมีแนวโน้มเพิ่มขึ้น เช่นเดียวกับงานวิจัยของ Leja *et al.* (2001) ที่เปรียบเทียบปริมาณสารประกอบฟีนอลของบรอกโคลีที่ห่อด้วยฟิล์มโพลีเมอริก (polymeric film) กับไม่ได้หุ้มฟิล์ม และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 7 วัน พบว่า ปริมาณสารประกอบฟีนอลของบรอกโคลีที่ไม่ได้ห่อด้วยฟิล์มโพลีเมอริกมีปริมาณสูงกว่าสารประกอบฟีนอลของบรอกโคลีที่ห่อด้วยฟิล์มโพลีเมอริก และตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ปริมาณสารประกอบฟีนอลมีแนวโน้มเพิ่มสูงขึ้น รวมถึงการทดลองของ Alasalvar *et al.* (2005) ที่ทำการเก็บรักษาแครอทสีส้มและสีม่วงหั่นชิ้นในบรรจุภัณฑ์โพลีเอทิลีนที่คัดแปลงสภาพบรรยากาศ ที่อุณหภูมิประมาณ 5 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 13 วันพบว่า แครอททั้งสองชนิดมีปริมาณสารฟีนอลเพิ่มขึ้นตลอดอายุการเก็บรักษา โดยแครอทสีม่วงมีแนวโน้มการเพิ่มของสารฟีนอลที่สูงกว่าแครอทสีส้มมาก ในส่วนของอิทธิพลร่วมระหว่างบรรจุภัณฑ์และการลดอุณหภูมียอดชาโพลีเอทิลีนทรีนั้นก็มิมีผลต่อปริมาณสารประกอบฟีนอลอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ สอดคล้องกับการทดลองของ Cantwell *et al.* (2002) ที่ทำการเก็บรักษามันแกวที่อุณหภูมิ 10 องศาเซลเซียส พบว่า มีปริมาณสารประกอบฟีนอลเพิ่มสูงขึ้นเมื่อเก็บรักษานาน 14 วัน เช่นเดียวกับ ผักบางชนิด เช่น บรอกโคลี พริกหวาน ปวยเล้ง และถั่วมีปริมาณสารประกอบฟีนอลที่เพิ่มขึ้นในระหว่างการเก็บรักษา (Turkmen *et al.*, 2005) รวมถึงการเก็บรักษามันฝรั่งที่อุณหภูมิ 5 องศาเซลเซียสเป็นระยะเวลา 4 สัปดาห์พบว่า ปริมาณสารประกอบฟีนอลมีปริมาณเพิ่มสูงขึ้น (Padda and Picha, 2008 การเพิ่มของปริมาณสารประกอบฟีนอลจะเกี่ยวข้องกับการตอบสนองต่อบาดแผลและการเปลี่ยนแปลงที่เพิ่มขึ้นของพืช ซึ่งปริมาณสารฟีนอลก็จะเพิ่มสูงขึ้นเมื่อพืชมีการซ่อมแซมตัวเองจากบาดแผลและต้านทานการบุกรุกจากเชื้อจุลินทรีย์ (Dixon and Paiva, 1995)

4.3.9 กิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระ

ผลการเปลี่ยนแปลงปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโพลีเอทิลีนที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที ยอดชาโพลีเอทิลีนที่บรรจุในถุงแอกทีฟชนิด M1 และยอดชาโพลีเอทิลีนที่บรรจุลงในบรรจุภัณฑ์แอกทีฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที แล้วนำมาเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน พบว่า ปัจจัยด้านชนิดของบรรจุภัณฑ์ ปัจจัยด้านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศและอิทธิพลร่วมระหว่างทั้งสองปัจจัยมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 จากอิทธิพลของถุงแอกทีฟ M1 ต่อปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโพลีเอทิลีน พบว่า ปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโพลีเอทิลีนมีค่าเท่ากับ 0.042 ± 0.001 มิลลิกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง และปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโพลีเอทิลีนในถุงโพลีเอทิลีนมีค่าเท่ากับ 0.031 ± 0.005 มิลลิกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง (ตารางที่ 12)

จากอิทธิพลของการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศต่อปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโพลีเอทิลีน พบว่า ปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโพลีเอทิลีนที่ผ่านการลดอุณหภูมิมิค่าเท่ากับ 0.040 ± 0.002 มิลลิกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง และปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโพลีเอทิลีนที่ไม่ได้ผ่านการลดอุณหภูมิมิค่าเท่ากับ 0.034 ± 0.009 มิลลิกรัม gallic acid ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง ตลอดอายุการเก็บรักษา ปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโพลีเอทิลีนในทุกกรรมวิธีมีแนวโน้มที่ลดลง (ตารางที่ 12 ภาพที่ 53 และตารางภาคผนวกที่ 43) เมื่อพิจารณาแนวโน้มของปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโพลีเอทิลีนตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา พบว่า ปัจจัยทางด้านชนิดของบรรจุภัณฑ์ ปัจจัยด้านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศและอิทธิพลร่วมระหว่างทั้งสองปัจจัย มีผลต่อปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโพลีเอทิลีน แสดงให้เห็นว่าทั้งสามปัจจัยสามารถช่วยลดการสูญเสียปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระได้ และปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระของยอดชาโพลีเอทิลีนมีแนวโน้มลดลงเมื่อเก็บรักษานานขึ้น ซึ่งสอดคล้องกับการทดลองเก็บรักษาแครอทหั่นชิ้นสี่เหลี่ยมและสี่มวงในบรรจุภัณฑ์โพลีเอทิลีนที่ตัดแปลงสภาพบรรยากาศ ที่อุณหภูมิประมาณ 5 องศาเซลเซียส เป็นระยะเวลา 13 วัน พบว่า แครอทสี่มวงหั่นชิ้นมีกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระลดลงตลอดอายุการเก็บรักษา ในขณะที่แครอทสี่เหลี่ยมหั่นชิ้นมีกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระที่ค่อนข้างคงที่ (Alasalvar *et al.*, 2005)

จากการทดลองนี้ พบว่า ปริมาณกิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระ ไม่มีความสัมพันธ์กับ ปริมาณสารประกอบฟีนอลแต่สอดคล้องกับปริมาณของสารคลอโรฟิลล์ของยอดชาโพลีเอthinรี โดยเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้นซึ่งมีปริมาณที่ลดลงเช่นเดียวกัน โดยสารคลอโรฟิลล์เป็น กลุ่มของสารสีที่พบมากในพืชสีเขียว มีคุณสมบัติที่สามารถยับยั้งปฏิกิริยาออกซิเดชันของการเกิดอนุมูลอิสระได้ (Endo, 1985)

4.3.10 การเน่าเสีย

การเน่าเสียยอดชาโพลีเอthinรีที่บรรจุลงในถุงโพลีเอthinรี ถุงแอกทีฟชนิด M1 ถุงโพลีเอ thinรี ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที และถุง แอกทีฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที แล้วนำมาทำการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส พบว่า ยอดชาโพลีเอthinรีที่บรรจุลงใน ถุงโพลีเอthinรีเกิดการเน่าเสียมากที่สุด ส่วนยอดชาโพลีเอthinรีที่บรรจุอยู่ในถุงแอกทีฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาทีเกิดการเน่าเสีย ของยอดชาโพลีเอthinรีน้อยที่สุด ซึ่งความเสียหายที่เกิดขึ้นทำให้ยอดชาโพลีเอthinรีมีลักษณะลำ ต้นที่โค้งงอเป็นรูปตัว U สูญเสียความแข็งแรง ใบเริ่มเปลี่ยนเป็นสีเหลือง และมือเกาะเปลี่ยนเป็น สีน้ำตาล ดังนั้นการนำยอดชาโพลีเอthinรีมาบรรจุอยู่ในบรรจุภัณฑ์แอกทีฟชนิด M1 ก่อนนำมา การเก็บรักษาสามารถช่วยชะลอการเน่าเสียที่จะเกิดขึ้นกับยอดชาโพลีเอthinรีได้ (ภาพที่ 52) ซึ่งการ เก็บรักษาผลิตผลสดไว้ในสภาพควบคุมบรรยากาศหรือคัดแปลงบรรยากาศร่วมกับอุณหภูมิต่ำ สามารถช่วยรักษาคุณภาพและยืดอายุการเก็บรักษาของผลิตผลให้ยาวนานขึ้น เพราะนอกจากจะ ช่วยชะลอกระบวนการทางชีวเคมีให้เกิดช้าลงแล้วยังสามารถยับยั้งการเข้าทำลายและ/หรือการ เจริญเติบโตของแมลงและจุลินทรีย์ต่างๆได้ (Ke and Kader, 1992; Sanchez *et al.*, 2003) การลด อุณหภูมิก่อนการเก็บรักษาสามารถชะลอการเน่าเสียของยอดชาโพลีเอthinรีได้เช่นกัน เนื่องจาก การลดอุณหภูมิก่อนการเก็บรักษาเป็นการไล่ความร้อนที่ติดมากับผลิตผลจากสิ่งแวดล้อม และจาก การหายใจ ซึ่งทำให้ผลิตผลมีอุณหภูมิต่ำ กระบวนการเมแทบอลิซึมต่างๆเกิดขึ้นช้าลง มีการสูญเสีย น้ำน้อยลง และผลิตผลมีอายุการเก็บรักษานานขึ้น (Thompson *et al.*, 2002) ซึ่งอาจประมาณได้ว่าถ้า อุณหภูมิของผักลดลงทุกๆ 10 องศาเซลเซียส จะช่วยลดอัตราการหายใจได้ประมาณ 2-4 เท่า และ การเก็บรักษาผลิตผลที่เก็บไว้ที่อุณหภูมิต่ำจะช่วยลดการสูญเสียน้ำและชะลอการเสื่อมสภาพของ ผลิตผลได้ แต่อุณหภูมิที่ใช้เก็บรักษาต้องไม่ลดลงมาต่ำกว่าอุณหภูมิที่จะทำให้เกิดการเสียหาย เนื่องจากอุณหภูมิต่ำ (นิริยาและคณะ, 2548)

4.3.11 อายุการเก็บรักษา

การศึกษาอายุการเก็บรักษาของยอดชาโอดีอินทรีย์ของการทดลองนี้ใช้เกณฑ์ประเมินจากการเน่าเสียเป็นหลัก นอกจากนี้การเปลี่ยนแปลงทางด้านการสูญเสียน้ำหนักก็เป็นอีกหนึ่งเกณฑ์ที่ใช้ในการประกอบการตัดสินใจ โดยหากยอดชาโอดีอินทรีย์ทุกกรรมวิธีในแต่ละการทดลองมีการสูญเสียน้ำหนักอยู่ในช่วงร้อยละ 4 ถึง 10 จะถือว่าคุณภาพของยอดชาโอดีอินทรีย์เริ่มลดต่ำลง เมื่อทำการพิจารณาจากเกณฑ์ข้างต้นแล้ว จึงทำให้ยอดชาโอดีอินทรีย์ที่บรรจุในถุงแอกทีฟ M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาทีมีอายุการเก็บรักษานานที่สุด

อายุการเก็บรักษาของยอดชาโอดีอินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน ถุงแอกทีฟชนิด M1 ถุงโพลีเอทิลีนร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที และถุงแอกทีฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที แล้วนำมาทำการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส พบว่า ยอดชาโอดีอินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีนมีอายุการเก็บรักษาสั้นที่สุดเท่ากับ 4.80 ± 0.45 วัน ส่วนยอดชาโอดีอินทรีย์ที่บรรจุอยู่ในถุงแอกทีฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาทีมีอายุการเก็บรักษานานที่สุดเท่ากับ 9.8 ± 0.45 วัน (ตารางที่ 13)

จากผลการทดลองที่ได้แสดงให้เห็นว่า การลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ ถุงแอกทีฟที่เหมาะสม และอิทธิพลร่วมระหว่างการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศกับถุงแอกทีฟที่เหมาะสมสามารถช่วยยืดอายุการเก็บรักษาของยอดชาโอดีอินทรีย์ได้ สอดคล้องกับการทดลองของ Finger *et al.* (2008) ที่รายงานว่ กระเจี๊ยบเขียวที่หุ้มด้วยพลาสติก PVC แล้วเก็บรักษาไว้ที่อุณหภูมิ 10 องศาเซลเซียส มีอายุการเก็บรักษานานถึง 10 วัน ในขณะที่กระเจี๊ยบเขียวสดควบคุมมีอายุการเก็บรักษาเพียง 5 วัน รวมถึงการทดลองการเก็บรักษามะเขือเทศพันธุ์ Buffalo ในระยะที่ผิวเปลี่ยนเป็นสีชมพูไว้ในสภาพควบคุมบรรยากาศที่มีปริมาณก๊าซออกซิเจนความเข้มข้นร้อยละ 4 ร่วมกับก๊าซปริมาณคาร์บอนไดออกไซด์ความเข้มข้นร้อยละ 2 ที่อุณหภูมิ 12 องศาเซลเซียส สามารถยืดอายุการเก็บรักษาผลมะเขือเทศได้นานกว่าการเก็บรักษาในสภาพบรรยากาศปกติ (Nunes *et al.*, 1996) การเก็บรักษาผลิตผลสดไว้ในสภาพควบคุมบรรยากาศหรือคัดแปลงสภาพบรรยากาศให้มีปริมาณก๊าซออกซิเจนต่ำและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์สูง สามารถชะลอกระบวนการเมแทบอลิซึมต่างๆของผลิตผลสามารถยืดอายุการเก็บรักษาของผลิตผลให้ยาวนานขึ้น แต่ปริมาณก๊าซออกซิเจนต้องไม่ต่ำและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ต้องไม่สูงเกินกว่าระดับที่พืชสามารถทนได้ เพราะอาจก่อให้เกิดอันตรายต่อผลิตผล (นิริยาและคณะ, 2548) ในส่วนของการใช้เทคโนโลยีการลดอุณหภูมิอย่างรวดเร็ว (pre-cooling) ภายหลังการเก็บเกี่ยวก่อนนำไปวางจำหน่ายหรือเก็บรักษาสามารถยืดอายุการเก็บรักษาของผลิตผลสดได้ยาวนานขึ้น (Halevy and Mayak, 1981; Nowak and Rudnicki, 1990;

Turk and Celik, 1993) โดยมีงานทดลองของ Sun and Brosnan (1999) และ Brosnan and Sun (2001) ที่ศึกษาอายุการปักแจกันของดอกแคพโพดิลและดอกกลิลี่ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศพบว่าดอกแคพโพดิลและดอกกลิลี่มีอายุการปักแจกันที่นานขึ้นกว่าเดิม



ภาพที่ 40 ยอดชวยโตอินทรีย์ที่บรรจุลงในถุงโพลีเอทิลีน ถุงแอกที่ฟชนิด M1 ถุงโพลีเอทิลีน ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที และถุงแอกที่ฟชนิด M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 วัน

ตารางที่ 9 การสูญเสียน้ำหนักสด ค่า L*, ค่า chroma และค่า hue angle ของยอดชวยโตอินทรีย์ เมื่อผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสมแล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 วัน

วิธีการ	การสูญเสียน้ำหนักสด (ร้อยละ)	ค่า L*	ค่า chroma	ค่า hue angle (องศา)
ปัจจัยที่ 1 : บรรจุภัณฑ์				
Control	3.561±0.977 ^a	35.93±2.44	27.68±2.99	119.32±1.16 ^a
แอกที่ฟ M1	0.166±0.062 ^b	34.59±1.87	29.17±3.53	122.36±2.22 ^b
ปัจจัยที่ 2 : การลดอุณหภูมิ				
ไม่ลดอุณหภูมิ	2.182±2.240 ^a	35.78±1.93	27.99±3.37	120.70±2.22
vacuum cooling	1.545±1.455 ^b	34.73±2.48	28.85±3.29	120.98±2.80
ปัจจัยที่ 1	*	ns	ns	*
ปัจจัยที่ 2	*	ns	ns	ns
ปัจจัยที่ 1x2	*	ns	ns	ns

หมายเหตุ ตัวอักษรที่ตามหลังค่าเฉลี่ยที่แตกต่างกันในแนวตั้งแสดงว่ามีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

* คือ มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

ns คือ ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

ตารางที่ 10 ปริมาณวิตามินซี คลอโรฟิลล์เอ คลอโรฟิลล์บี และคลอโรฟิลล์ทั้งหมดของยอดชาโยเต้ อินทรีเมื่อผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสม แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 วัน

วิธีการ	ปริมาณวิตามินซี (mg/100 g FW)	ปริมาณ คลอโรฟิลล์ เอ (mg/100 g FW)	ปริมาณคลอโรฟิลล์ บี (mg/100 g FW)	ปริมาณคลอโรฟิลล์ ทั้งหมด (mg/100 g FW)
ปัจจัยที่ 1 : บรรจุภัณฑ์				
Control	3.066±0.981	0.126±0.010 ^a	0.071±0.005 ^a	0.202±0.016 ^a
แอกทีฟ M1	2.433±0.981	0.103±0.013 ^b	0.057±0.007 ^b	0.164±0.021 ^b
ปัจจัยที่ 2 : การลดอุณหภูมิ				
ไม่ลดอุณหภูมิ	2.750±1.040	0.105±0.013 ^a	0.059±0.008 ^a	0.168±0.022 ^a
vacuum cooling	2.750±1.040	0.124±0.014 ^b	0.069±0.008 ^b	0.198±0.023 ^b
ปัจจัยที่ 1	ns	*	*	*
ปัจจัยที่ 2	ns	*	*	*
ปัจจัยที่ 1x2	*	ns	ns	ns

หมายเหตุ ตัวอักษรที่ตามหลังค่าเฉลี่ยที่แตกต่างกันในแนวตั้งแสดงว่ามีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

* คือ มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

ns คือ ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

ตารางที่ 11 ปริมาณของแข็งที่ละลายได้ทั้งหมด ความเข้มข้นของก๊าซออกซิเจนและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ของยอดชาโยเต้ อินทรีเมื่อผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสมแล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 วัน

วิธีการ	ปริมาณของแข็งที่ละลาย ได้ทั้งหมด (ร้อยละ)	ก๊าซออกซิเจน (ร้อยละ)	ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ (ร้อยละ)
ปัจจัยที่ 1 : บรรจุภัณฑ์			
Control	5.920±0.831	19.69±0.10 ^a	0.00±0.00 ^a
แอกทีฟ M1	5.467±0.763	2.77±1.52 ^b	0.26±0.30 ^b
ปัจจัยที่ 2 : การลดอุณหภูมิ			
ไม่ลดอุณหภูมิ	5.831±0.830	11.03±9.23	0.16±0.26
vacuum cooling	5.550±0.800	11.43±8.73	0.10±0.23
ปัจจัยที่ 1	ns	*	*
ปัจจัยที่ 2	ns	ns	ns
ปัจจัยที่ 1x2	ns	ns	ns

หมายเหตุ ตัวอักษรที่ตามหลังค่าเฉลี่ยที่แตกต่างกันในแนวตั้งแสดงว่ามีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

* คือ มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

ns คือ ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

ตารางที่ 12 ปริมาณสารประกอบฟีนอล กิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระ ของยอดชาโศเตอินทรีย์เมื่อผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสมแล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 วัน

วิธีการ	ปริมาณสารประกอบฟีนอล (mg/ g DW)	กิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระ (mg/g DW)
ปัจจัยที่ 1 : บรรจุภัณฑ์		
Control	0.540±0.068 ^a	0.031±0.005 ^a
แอกทีฟ M1	0.454±0.034 ^b	0.042±0.001 ^b
ปัจจัยที่ 2 : การลดอุณหภูมิ		
ไม่ลดอุณหภูมิ	0.514±0.088	0.034±0.009 ^a
vacuum cooling	0.480±0.040	0.040±0.002 ^b
ปัจจัยที่ 1	*	*
ปัจจัยที่ 2	ns	*
ปัจจัยที่ 1x2	*	*

หมายเหตุ ตัวอักษรที่ตามหลังค่าเฉลี่ยที่แตกต่างกันในแนวตั้งแสดงว่ามีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95

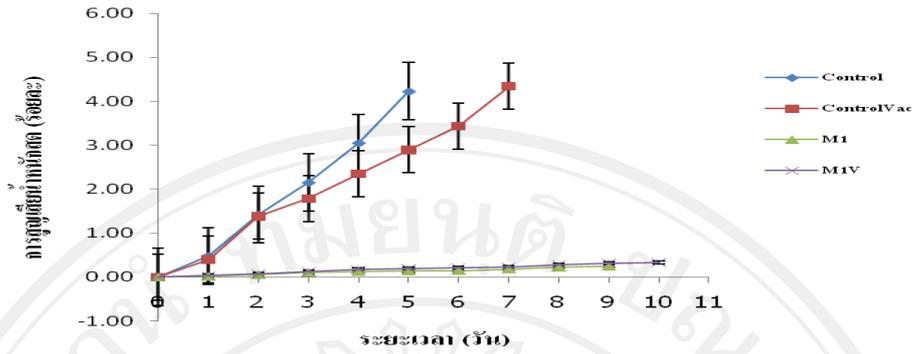
* คือ มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

ns คือ ไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ

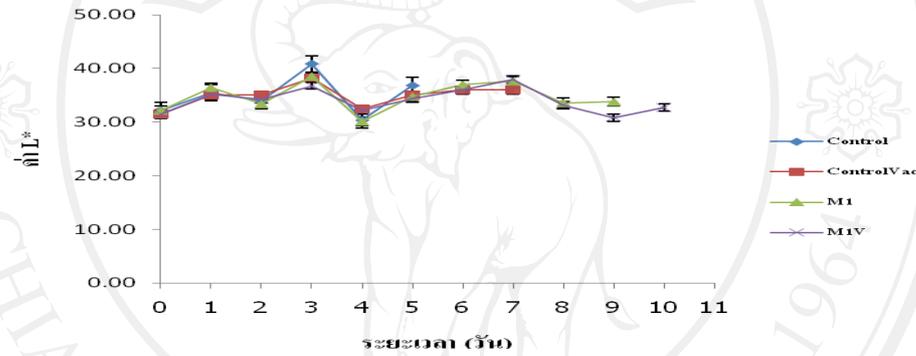
ตารางที่ 13 อายุการเก็บรักษา ของยอดชาโศเตอินทรีย์เมื่อผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสมแล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 5 วัน

วิธีการ	อายุการเก็บรักษา (วัน)
Control	4.80±0.45 ^a
Control+Vacuum cooling	7.0±0.71 ^b
M1	8.8±0.45 ^c
M1+Vacuum cooling	9.8±0.45 ^d

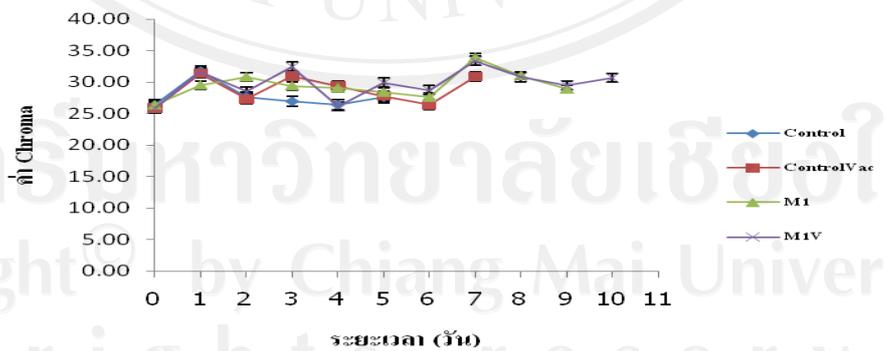
หมายเหตุ ตัวอักษรที่ตามหลังค่าเฉลี่ยที่แตกต่างกันในแนวตั้งแสดงว่ามีความแตกต่างกันทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95



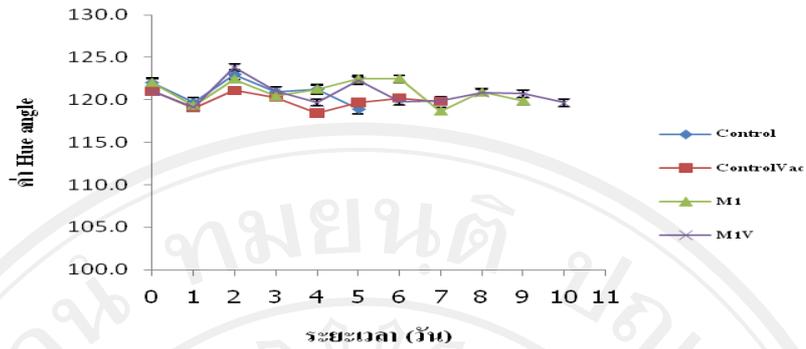
ภาพที่ 41 การสูญเสียน้ำหนักสด (ร้อยละ) ของยอดชาโด้เอ็นทรีรี่ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสม แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10 วัน



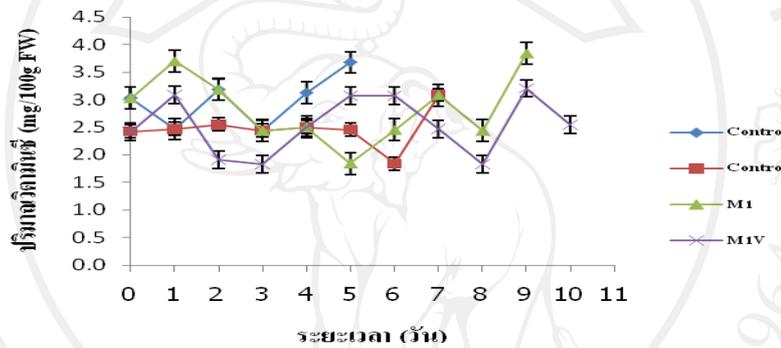
ภาพที่ 42 ค่า L* ของยอดชาโด้เอ็นทรีรี่ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสม แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10 วัน



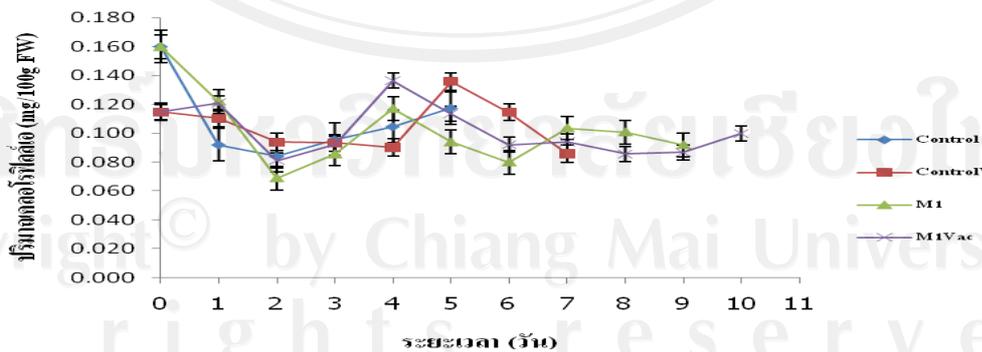
ภาพที่ 43 ค่า chroma ของยอดชาโด้เอ็นทรีรี่ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสม แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10 วัน



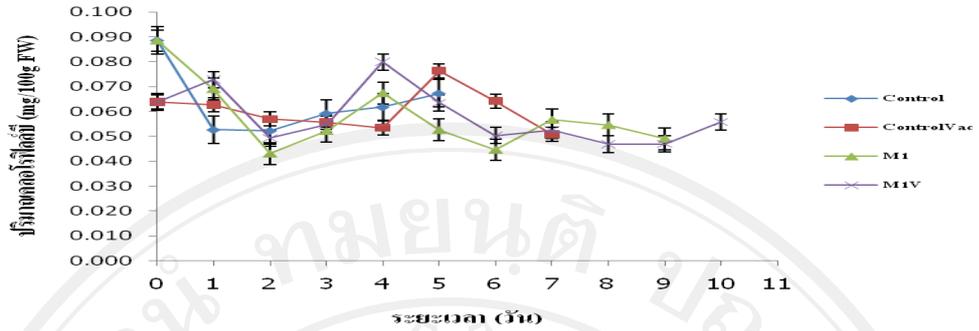
ภาพที่ 44 ค่า hue angle ของยอดชาโพลีเอธินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสมแล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10 วัน



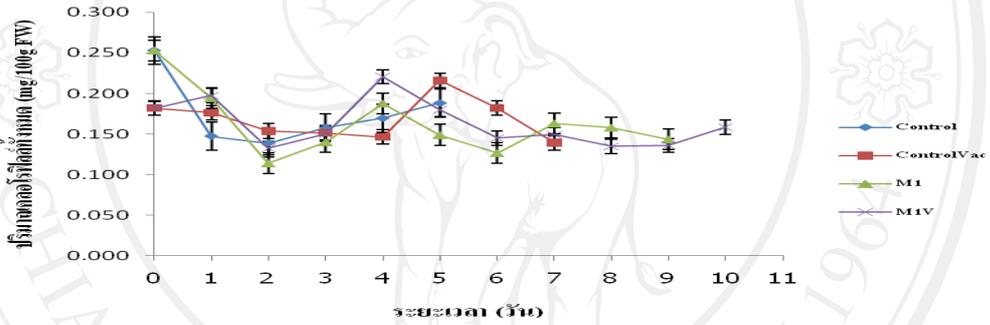
ภาพที่ 45 ปริมาณวิตามินซี (mg/100g FW) ของยอดชาโพลีเอธินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสมแล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10 วัน



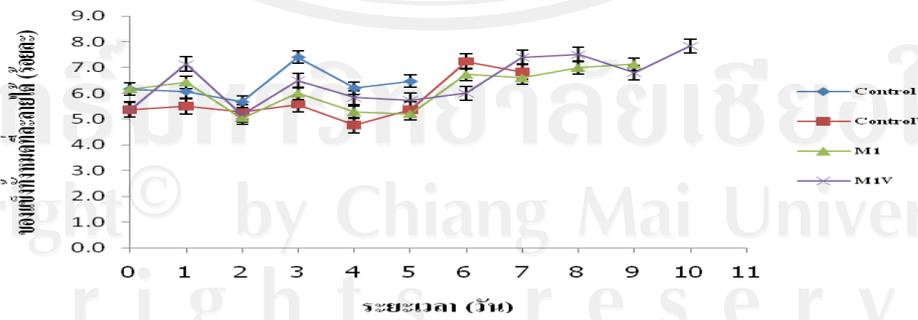
ภาพที่ 46 ปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ (mg/100g FW) ของยอดชาโพลีเอธินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสมแล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10 วัน



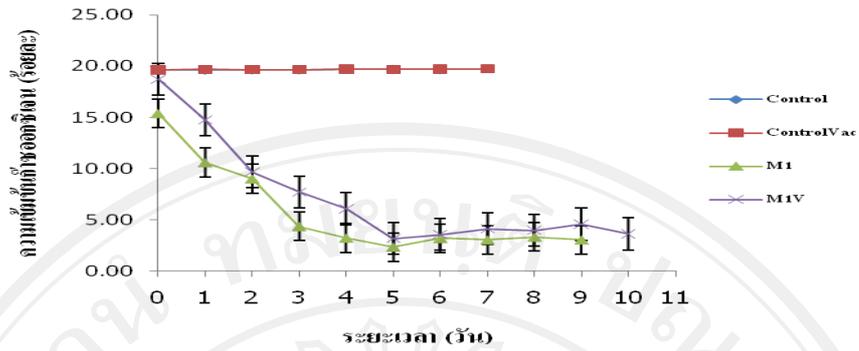
ภาพที่ 47 ปริมาณคลอโรฟิลล์ พี (mg/100g FW) ของยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้ บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสม แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10 วัน



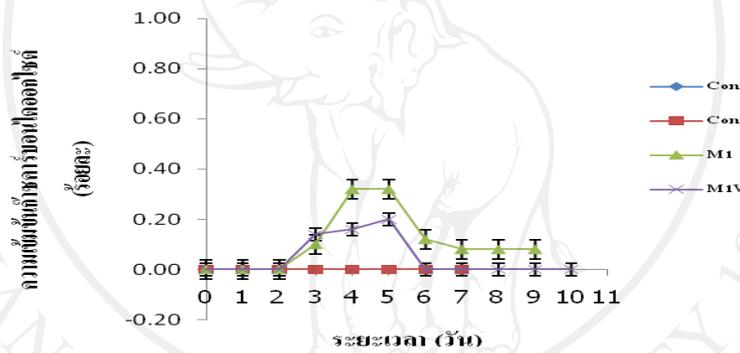
ภาพที่ 48 ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมด (mg/100g FW) ของยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้ บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสม แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10 วัน



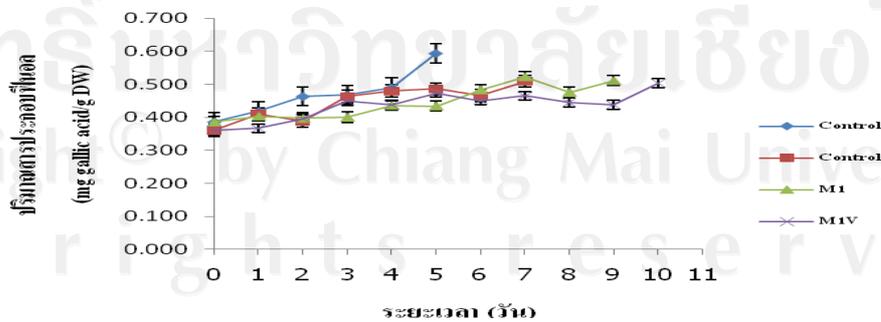
ภาพที่ 49 ของแข็งทั้งหมดที่ละลายได้ (ร้อยละ) ของยอดชาโศเดอินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้ บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสม แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10 วัน



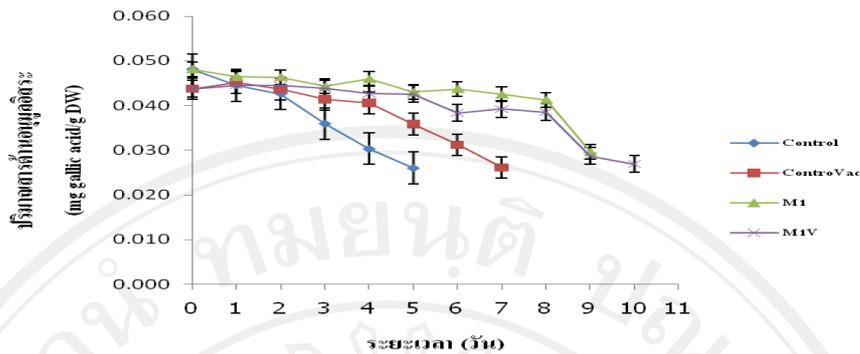
ภาพที่ 50 ความเข้มข้นก้ำชอออกซิเจน(ร้อยละ)ของยอดชาโด้อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสม แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10 วัน



ภาพที่ 51 ความเข้มข้นก้ำซคาร์บอนไดออกไซด์ (ร้อยละ) ของยอดชาโด้อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้ บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสม แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10 วัน



ภาพที่ 52 ปริมาณสารประกอบฟีนอล (mg gallic acid/g DW) ของยอดชาโด้อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้ บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสม แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10 วัน



ภาพที่ 53 กิจกรรมสารต้านอนุมูลอิสระ (mg gallic acid/g DW) ของยอดชาโยเต้อินทรีย์ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศร่วมกับการใช้บรรจุภัณฑ์ที่เหมาะสม แล้วเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 8 องศาเซลเซียส เป็นเวลานาน 10 วัน

4.4 การทดลองที่ 4 การศึกษาแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนและก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ภายในบรรจุภัณฑ์ที่บรรจุยอดชาโยเต้อินทรีย์ในระหว่างการเก็บรักษา

4.4.1 การศึกษาแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนภายในบรรจุภัณฑ์ที่บรรจุยอดชาโยเต้อินทรีย์ในระหว่างการเก็บรักษา

จากการทดลองที่ 2 และ 3 เมื่อทำการเก็บรักษาชาโยเต้อินทรีย์ร่วมกับการตรวจวัดความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนภายในบรรจุภัณฑ์ที่แตกต่างกัน 6 ชนิด ที่ใช้ในการทดลองนี้คือ ถุงโพลีเอทิลีนที่มีการเจาะรู ถุงแอกทีฟชนิด M1, M2, M3, M4 และ ถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ โดยทุกถุงมีขนาดกว้าง 20 เซนติเมตร ยาว 40 เซนติเมตร พบว่า ความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนภายในถุงทุกประเภทยกเว้นถุงโพลีเอทิลีนมีแนวโน้มที่ลดต่ำลงและเข้าสู่ภาวะสมดุลในวันที่ 3 ของการทดลอง แต่ในส่วนของถุงแอกทีฟชนิด M1 ที่ผ่านการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศที่ความดัน 11 มิลลิบาร์ เป็นระยะเวลา 5 นาที ความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนภายในถุงมีแนวโน้มที่ลดต่ำลงแต่เข้าสู่ภาวะสมดุลในวันที่ 5 ของการทดลอง

สำหรับความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนภายในถุงโพลีเอทิลีน มีความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนที่ค่อนข้างคงที่ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษาคือ อยู่ในช่วงร้อยละ 19-21 ซึ่งเป็นความเข้มข้นก๊าซออกซิเจนที่พบในสภาพบรรยากาศปกติทั่วไป ทั้งนี้เนื่องจากถุงโพลีเอทิลีนมีการเจาะรูขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 0.5 เซนติเมตร จำนวนทั้งหมด 18 รู จึงทำให้การเคลื่อนที่เข้าออกของก๊าซออกซิเจน

ระหว่างสภาพแวดล้อมกับภายในถุง โพลีเอทิลีนเกิดขึ้นอย่างอิสระและทั่วถึง ด้วยเหตุนี้ความเข้มข้น
ก๊าซออกซิเจนภายในถุงโพลีเอทิลีนจึงไม่นำมาศึกษาแบบจำลองทางคณิตศาสตร์

สำหรับก๊าซออกซิเจนภายในถุงชนิดอื่นๆ พบว่ามีลักษณะแนวโน้มที่ลดลงแบบ
exponential decay, hyperbola decay และ rational ซึ่งมีรูปแบบสมการทางคณิตศาสตร์ ดังต่อไปนี้

$$f = a \cdot \exp(-b \cdot x) \text{ -----> รูปแบบสมการ 2 พารามิเตอร์} \quad (4.1)$$

$$f = y_0 + a \cdot \exp(-b \cdot x) \text{ -----> รูปแบบสมการ 3 พารามิเตอร์} \quad (4.2)$$

$$f = (a \cdot b) / (b + x) \text{ -----> รูปแบบสมการ 2 พารามิเตอร์} \quad (4.3)$$

$$f = (a + b \cdot x) / (1 + c \cdot x) \text{ -----> รูปแบบสมการ 3 พารามิเตอร์} \quad (4.4)$$

โดยที่ค่า y_0 , a , b และ c คือ ค่าสัมประสิทธิ์ของสมการ

f คือ ความเข้มข้นของก๊าซออกซิเจน (%v/v)

x คือ ระยะเวลา (วัน)

จากนั้นทำการหาสมการที่เหมาะสมที่สุดในแต่ละบรรจุภัณฑ์จากสมการที่เลือกมาทั้งหมด
4 สมการ โดยการใช้ค่า Root Mean Square Error (RMSE) เป็นเกณฑ์ในการตัดสินใจ โดยสมการที่
ให้ค่า RMSE ที่ต่ำที่สุดคือสมการที่เหมาะสมที่สุดที่จะนำมาใช้สำหรับทำนายปริมาณก๊าซออกซิเจน
ในแต่ละบรรจุภัณฑ์ของการทดลองนี้ ค่า RMSE หาได้จากสมการ

$$RMSE = \sqrt{\frac{\sum (P - R)^2}{N}}$$

โดยที่ P = Predicted data

R = Raw data

N = Number of data

ค่า RMSE ของแต่ละสมการสำหรับทำนายก๊าซออกซิเจนในแต่ละบรรจุภัณฑ์แสดงดัง
ตารางที่ 14 สมการทำนายความเข้มข้นของก๊าซออกซิเจนที่เหมาะสมในแต่ละบรรจุภัณฑ์สามารถ
แสดงได้ดังสมการที่ 4.5 – 4.10

$$M1 : f = 0.4346 + 15.4841 \cdot \exp(-1.0426 \cdot x) \quad (4.5)$$

$$M2 : f = 0.5965 + 15.4373 \cdot \exp(-1.1875 \cdot x) \quad (4.6)$$

$$M3 : f = 0.3959 + 15.5221 \cdot \exp(-1.1999 \cdot x) \quad (4.7)$$

$$M4 : f = -2.0656 + 18.3312 \cdot \exp(-0.4068 \cdot x) \quad (4.8)$$

$$PP : f = -0.0349 + 13.0369 \cdot \exp(-2.1354 \cdot x) \quad (4.9)$$

$$M1+Vac : f = 3.2564 + 16.0803 \cdot \exp(0.4473 \cdot x) \quad (4.10)$$

ตารางที่ 14 ค่า RMSE ของสมการทางคณิตศาสตร์ที่ใช้ทำนายความเข้มข้นของก๊าซออกซิเจน (%v/v) ในบรรจุภัณฑ์ชนิดต่างๆ

ชนิดบรรจุภัณฑ์	สมการ	ค่า RMSE
M1	Eq1 : $f = 15.8759 \cdot \exp(-0.9600 \cdot x)$	0.66
	Eq2 : $f = 0.4346 + 15.4841 \cdot \exp(-1.0426 \cdot x)$	0.57
	Eq3 : $f = \frac{(15.9211 \cdot 0.3893)}{(0.3893 + x)}$	1.03
	Eq4 : $f = \frac{15.9111 + (-1.6944 \cdot x)}{1 + (1.7955 \cdot x)}$	0.92
M2	Eq1 : $f = 15.9771 \cdot \exp(-1.0536 \cdot x)$	0.67
	Eq2 : $f = 0.5965 + 15.4373 \cdot \exp(-1.1875 \cdot x)$	0.49
	Eq3 : $f = \frac{(16.0268 \cdot 0.3559)}{(0.3559 + x)}$	0.85
	Eq4 : $f = \frac{16.0178 + (-1.5264 \cdot x)}{1 + (2.1033 \cdot x)}$	0.68
M3	Eq1 : $f = 15.8873 \cdot \exp(-1.1103 \cdot x)$	0.60
	Eq2 : $f = 0.3959 + 15.5221 \cdot \exp(-1.1999 \cdot x)$	0.54
	Eq3 : $f = \frac{(15.9015 \cdot 0.3285)}{(0.3285 + x)}$	0.98
	Eq4 : $f = \frac{15.8925 + (-2.5777 \cdot x)}{1 + (1.8797 \cdot x)}$	0.81
M4	Eq1 : $f = 16.4895 \cdot \exp(-0.5277 \cdot x)$	1.25
	Eq2 : $f = -2.0656 + 18.3312 \cdot \exp(-0.4068 \cdot x)$	1.15
	Eq3 : $f = \frac{(16.4771 \cdot 0.9794)}{(0.9794 + x)}$	2.01
	Eq4 : $f = \frac{16.2159 + (-3.1752 \cdot x)}{1 + (0.2995 \cdot x)}$	1.22
PP	Eq1 : $f = 13.0024 \cdot \exp(-2.1601 \cdot x)$	0.07
	Eq2 : $f = -0.0349 + 13.0369 \cdot \exp(-2.1354 \cdot x)$	0.06
	Eq3 : $f = \frac{(13.0020 \cdot 0.0818)}{(0.0818 + x)}$	0.34
	Eq4 : $f = \frac{13.0018 + (-3.4427 \cdot x)}{1 + (6.2961 \cdot x)}$	0.22
M1+Vac	Eq1 : $f = 17.9129 \cdot \exp(-0.2442 \cdot x)$	1.44
	Eq2 : $f = 3.2564 + 16.0803 \cdot \exp(0.4473 \cdot x)$	0.08
	Eq3 : $f = \frac{(19.3921 \cdot 1.9486)}{(1.9486 + x)}$	1.06
	Eq4 : $f = \frac{19.2993 + (-0.3052 \cdot x)}{1 + (0.4584 \cdot x)}$	1.05

4.2 การศึกษาแบบจำลองทางคณิตศาสตร์ของความเข้มข้นของก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ ภายในบรรจุภัณฑ์ที่บรรจุอาหารโดยอัตโนมัติในระหว่างการเก็บรักษา

จากการทดลองที่ 2 และ 3 เมื่อทำการเก็บรักษาอาหารโดยอัตโนมัติร่วมกับการตรวจวัดความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ภายในบรรจุภัณฑ์ที่แตกต่างกัน 6 ชนิดที่ใช้ในการทดลองนี้คือ ถุงโพลีเอทิลีนที่มีการเจาะรู ถุงแอกทีฟชนิด M1, M2, M3, M4 และ ถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ โดยทุกถุงมีขนาดกว้าง 20 เซนติเมตร ยาว 40 เซนติเมตร พบว่า ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ภายในภาชนะบรรจุทุกประเภท ยกเว้นถุงโพลีเอทิลีนที่มีการเจาะรู มีแนวโน้มที่เพิ่มสูงขึ้นและลดต่ำลงในวันสุดท้ายของการทดลอง แต่เฉพาะในส่วนของบรรจุภัณฑ์โพลีโพรพิลีนมีความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ภายในภาชนะบรรจุมีแนวโน้มที่เพิ่มสูงขึ้นและคงที่ใน 3 วันสุดท้ายของอายุการเก็บรักษา

ในส่วนของความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ภายในถุงโพลีเอทิลีนที่มีการเจาะรู มีความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ที่ค่อนข้างคงที่ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษาคือ มีค่าร้อยละ 0.0 (หน่วยทศนิยมต่ำสุดที่เครื่องตรวจวัดความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ที่ใช้ในการทดลองสามารถวัดได้) ซึ่งคาดว่าใกล้เคียงกับความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ที่พบในสภาพบรรยากาศปกติทั่วไป ทั้งนี้เนื่องจากบรรจุภัณฑ์โครงการหลวงมีการเจาะรูขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 0.5 เซนติเมตร จำนวนทั้งหมด 18 รู จึงทำให้การเคลื่อนที่เข้าออกของก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ระหว่างสภาพแวดล้อมกับภายในถุงโพลีเอทิลีนเกิดขึ้นอย่างอิสระและทั่วถึง ด้วยเหตุนี้ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ภายในถุงโพลีเอทิลีนจึงไม่นำมาศึกษาแบบจำลองทางคณิตศาสตร์

จากการทดลอง พบว่า ความเข้มข้นก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ภายในถุงแอกทีฟชนิด M3, M4 และ M1 ร่วมกับการลดอุณหภูมิแบบสุญญากาศ พบว่ามีแนวโน้มที่ไม่คงที่หรือไม่มีรูปแบบตายตัวที่ชัดเจน ยกเว้นในส่วนของปริมาณก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ภายในถุงแอกทีฟชนิด M1, M2 ที่มีแนวโน้มสอดคล้องกับรูปแบบสมการ log normal แบบ 3 พารามิเตอร์ ที่มีรูปแบบสมการดังนี้

$$f = (a/x) \exp[-0.5(\ln(x/x_0)/b)^2] \quad (4.11)$$

สำหรับถุงโพลีโพรพิลีนที่มีการดัดแปลงสภาพบรรยากาศ มีแนวโน้มสอดคล้องกับรูปแบบสมการ polynomial, exponential rise to maximum (single), hyperbola (single rectangular) และ sigmoidal (hill) โดยรูปแบบของสมการสามารถแสดงได้ดังสมการที่ 4.12 – 4.15

$$f = y_0 + a*x + b*x^2 \text{ -----> รูปแบบสมการแบบ quadratic} \quad (4.12)$$

$$f = a*(1-\exp(-b*x)) \text{ -----> รูปแบบสมการแบบ 2 พารามิเตอร์} \quad (4.13)$$

$$f = a*x/(b+x) \text{ -----> รูปแบบสมการแบบ 2 พารามิเตอร์} \quad (4.14)$$

$$f = a*x^b/(c^b+x^b) \text{ -----> รูปแบบสมการแบบ 2 พารามิเตอร์} \quad (4.15)$$

โดยที่ค่า x_0 , y_0 , a , b และ c คือ ค่าสัมประสิทธิ์ของสมการ

f คือ ค่าความเข้มข้นของก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ (%v/v)

x คือ ระยะเวลา (วัน)

ค่า RMSE ของสมการที่ใช้ทำนายความเข้มข้นของก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในถูงแอกทีฟ ชนิด M1, M2 และ ถูงโพลีโพรพิลีนที่มีการตัดแปลงสภาพบรรยากาศ แสดงดังตารางที่ 15

ตารางที่ 15 แสดงค่า RMSE ของสมการทางคณิตศาสตร์ที่ใช้ทำนายความเข้มข้นของก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ (%v/v) ในถูงแอกทีฟชนิด M1, M2 และ ถูงโพลีโพรพิลีน

ชนิดบรรจุภัณฑ์	สมการ	ค่า RMSE
M1	$f = (13.5887/x) \exp[-0.5(\ln(x/12.3012)/1.2208)^2]$	0.18
M2	$f = (11.3218/x) \exp[-0.5(\ln(x/5.7571)/0.6675)^2]$	0.16
PP	$f = 0.471 + 4.029 * x + (-0.426) * x^2$	0.50
	$f = 11.2695 * [1 - \exp(-0.5520 * x)]$	0.42
	$f = \frac{(14.5161 * x)}{(1.8768 + x)}$	0.45
	$f = \frac{13.3629 * (x^{1.1557})}{(1.5976^{1.1557}) + (x^{1.1557})}$	0.44

สมการทางคณิตศาสตร์ที่ใช้ทำนายความเข้มข้นของก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ในถูงแอกทีฟ ชนิด M1, M2 และ ถูงโพลีโพรพิลีน แสดงได้ดังสมการที่ 4.16 - 4.18

$$M1 ; f = (13.5887/x) \exp[-0.5(\ln(x/12.3012)/1.2208)^2] \quad (4.16)$$

$$M2 ; f = (11.3218/x) \exp[-0.5(\ln(x/5.7571)/0.6675)^2] \quad (4.17)$$

$$PP ; f = 11.2695 * [1 - \exp(-0.5520 * x)] \quad (4.18)$$