

บทที่ 4

ผลและวิจารณ์ผลการทดลอง

4.1 ศึกษาคุณภาพทางกายภาพ เค米 และจุลชีววิทยาของน้ำในบัวนกสด

ผลการวิเคราะห์คุณภาพทางกายภาพ เค米 และจุลชีววิทยาของน้ำในบัวนกสดสกัดเข้มข้น (ชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10%) และน้ำในบัวนกสดที่สกัดโดยใช้อัตราส่วนของในบัวนกต่อน้ำดื่มเท่ากับ 2 ต่อ 1 ส่วน โดยน้ำหนักต่อปริมาตร (ชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10%) ก่อนนำไปแปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง และการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศ ตามลำดับ และคงดังตาราง 4.1 พบว่าวิธีการสกัดน้ำในบัวนกสดที่แตกต่างกัน และการเติมน้ำตาลลงในน้ำในบัวนกสด มีผลต่อคุณภาพทางกายภาพ เค米 และจุลชีววิทยาของน้ำในบัวนกสดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยพบว่าค่าสี L ของน้ำในบัวนกสดที่สกัดโดยใช้อัตราส่วนของในบัวนกต่อน้ำดื่มเท่ากับ 2 ต่อ 1 ส่วน โดยน้ำหนักต่อปริมาตร มีค่ามากกว่าน้ำในบัวนกสดที่สกัดเข้มข้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ซึ่งสอดคล้องกับรายงานของปียะมาศ (2550) ที่พบว่าน้ำในบัวนกสดที่สกัดโดยใช้อัตราส่วนของในบัวนกต่อน้ำดื่มเท่ากับ 1 ต่อ 1 ส่วน โดยน้ำหนักต่อปริมาตร มีค่าสี L เท่ากับ 43.02 ซึ่งมีค่ามากกว่าน้ำในบัวนกสดที่สกัดโดยใช้อัตราส่วนของในบัวนกต่อน้ำดื่มเท่ากับ 3 ต่อ 1 ส่วน โดยน้ำหนักต่อปริมาตร โดยมีค่าเท่ากับ 30.4 (อรุณี และ คณะ, 2553) เมื่อพิจารณาค่าสี a^* และ b^* ของน้ำในบัวนกสดชนิดเติมน้ำตาล 10% พบว่ามีค่ามากกว่าน้ำในบัวนกสดชนิดไม่เติมน้ำตาล ทั้งนี้อาจมีผลเนื่องมาจากปริมาณน้ำตาลที่เติมลงไปในน้ำในบัวนกสด ซึ่งจากรายงานของ ธัญญรัตน์ (2550) พบว่าการเติมน้ำตาลลงในเครื่องคั่มน้ำบัวนกผงที่เตรียมโดยวิธีการทำแห้งแบบแช่เยือกแข็งมีส่วนช่วยรักษาสี และองค์ประกอบทางเคมี เช่น คลอโรฟิลล์ และแคโรทินอยค์ของผลิตภัณฑ์ได้ จากการวิจัยนี้พบปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมดในน้ำในบัวนกสดมีค่าอยู่ในช่วง 2.9-13.2 องศาบริกซ์ ปริมาณของแข็งทั้งหมด มีค่าอยู่ในช่วง 3.37-13.61 มีความเป็นกรด-ด่าง อยู่ในช่วง 5-6 สอดคล้องกับการศึกษาของสายวารุพและคณะ (2543) ที่พบว่าค่าความเป็นกรด-ด่างของน้ำในบัวนกคืนสดมีค่าเท่ากับ 5.56 และคงให้เห็นว่าน้ำในบัวนกสดจัดอยู่ในกลุ่มอาหารที่มีความเป็นกรดต่ำ จุลินทรีย์ก่อโรคสามารถเจริญได้

จากการวิเคราะห์ปริมาณสารออกสารออกฤทธิ์ทางเกรดชีววิทยา ได้แก่ ปริมาณกรดอะเซียติก ในน้ำในบัวนกสด พ布ว่าน้ำในบัวนกสดสกัดเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล มีปริมาณกรดอะเซียติก

ตาราง 4.1 คุณภาพทางกายภาพ เกรด และจุดอุ่นที่วัดของน้ำมันงาบสด

| คุณภาพ | น้ำมันงาบสดกัดเพื่อเข้มข้น | | น้ำมันงาบสดตัดจากไข่ม้วนหก: น้ำต้ม อัตรา 2:1 | |
|---|----------------------------|--------------------------|--|--------------------------|
| | ไม่เติมน้ำตาล | เติมน้ำตาล 10% | ไม่เติมน้ำตาล | เติมน้ำตาล 10% |
| คุณภาพทางกายภาพ | | | | |
| L | 28.37±0.10 ^c | 26.85±0.03 ^d | 31.42±0.10 ^a | 30.98±0.02 ^b |
| a* | -1.23±0.03 ^b | -2.9±0.03 ^d | -0.92±0.03 ^a | -2.28±0.02 ^c |
| b* | 5.68±0.11 ^c | 6.50±0.10 ^a | 5.40±0.11 ^d | 6.13±0.06 ^b |
| คุณภาพทางเคมี | | | | |
| ปริมาณของเจลที่หล่อ凝固 (°Brix) | 3.5±0.0 ^c | 13.2±0.04 ^a | 2.9±0.0 ^d | 12.8±0.04 ^b |
| ปริมาณของไขมันทรัพย์ (%) | 3.84±0.05 ^c | 13.61±0.14 ^a | 3.37±0.04 ^d | 13.22±0.10 ^b |
| ค่าความเป็นกรด-堿 (pH) | 6.01±0.00 ^b | 5.94±0.00 ^c | 6.04±0.01 ^a | 5.95±0.00 ^c |
| ปริมาณกรดอะเซบิก (mg/100 mL) | 7.53±0.03 ^a | 6.93±0.13 ^b | 6.68±0.17 ^c | 6.11±0.03 ^d |
| ปริมาณวิตามินซี (mg/100 mL) | 2.60±0.11 ^a | 2.34±0.11 ^b | 2.21±0.05 ^c | 1.98±0.10 ^d |
| ปริมาณแคลอรีที่น้อยที่สุด (mg BCE/100 mL) | 6.23±0.12 ^a | 6.07±0.01 ^b | 5.74±0.03 ^c | 5.43±0.01 ^d |
| ปริมาณกลอไธโอดที่น้อยที่สุด (mg/100 mL) | 4.11±0.00 ^a | 4.03±0.01 ^b | 3.84±0.01 ^c | 3.51±0.00 ^d |
| ปริมาณสารประกอบฟิโนลที่น้อยที่สุด (mg GAE/100 mL) | 565.30±2.63 ^a | 538.58±1.25 ^b | 512.27±2.66 ^c | 486.64±1.84 ^d |

ตาราง 4.1 (ต่อ)

| คุณภาพ | น้ำในร่มวัฒนธรรมสกัดเข้มข้น | | น้ำในร่มวัฒนธรรมสกัดเข้มข้น: น้ำต้ม อัตรา 2:1 | |
|---|-----------------------------|------------------------|---|------------------------|
| | ไม่เติมน้ำตาล | เติมน้ำตาล 10% | ไม่เติมน้ำตาล | เติมน้ำตาล 10% |
| คุณภาพทางชลุทธิ์วิทยา | | | | |
| ปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมด (log CFU/mL) | 4.53±0.01 ^a | 4.56±0.01 ^a | 4.46±0.01 ^c | 4.48±0.01 ^b |
| ปริมาณยีสต์และรา (log CFU/mL) | 2.38±0.01 ^b | 2.42±0.01 ^a | 2.25±0.01 ^d | 2.30±0.01 ^c |
| ปริมาณแบคทีเรียโคลิฟอร์ม (MPN/mL) ^{ns} | 3 | 3 | 3 | 3 |
| ปริมาณ <i>Escherichia coli</i> (MPN/mL) ^{ns} | <3 | <3 | <3 | <3 |

38

หมายเหตุ ญี่รีชามีอยู่ตั้งแต่จนวนอน ตัวอักษรยกอักษรใหญ่แสดงถึงการกันชนของชื่อของแต่ละตัวอย่างที่สำคัญทางสถิติ ทั้งคู่ความเชื่อม 95% และเพื่อป้องกันเศษในรูปค่าผลลัพธ์ของกราฟลดลง 3 ชั่วโมงบนมาตรฐาน ns (non significant) หมายถึง ค่าเฉลี่ยไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ

BCE (beta-carotene equivalent) หมายถึง ปริมาณแคลโรทีนอยู่ต่ำกว่าความต้องการของมนุษย์ทางโภชนาหาร ซึ่ง GAE (gallic acid equivalent) หมายถึง ปริมาณสารประคบเพื่อคงความคงทนของพืชผลทางเคมีต่อกรดและกรดต้านทานแกะเจ

มากที่สุดคือมีค่าเท่ากับ 7.53 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ส่วนน้ำใบบัวบกสดที่สกัดโดยใช้อัตราส่วนของใบบัวบกต่อหนึ่งเดือนเท่ากับ 2 ต่อ 1 ส่วน โดยน้ำหนักต่อปริมาตร และเติมน้ำตาล 10% มีปริมาณกรดอะเซียติกน้อยที่สุด คือมีค่าเท่ากับ 6.11 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร โดย Wongshun *et al.* (2009) พบว่าในน้ำใบบัวบกสดที่สกัดโดยใช้อัตราส่วนของใบบัวบกต่อหนึ่งเดือนเท่ากับ 1 ต่อ 1 ส่วน โดยน้ำหนักต่อปริมาตร มีปริมาณกรดอะเซียติก และอะเซียติโคไซด์ เท่ากับ 2.69 และ 4.49 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ และจากการวิจัยของ Kormin (2005) พบว่าการสกัดน้ำใบบัวบกสดโดยใช้อัตราส่วนของบัวบกต่อหนึ่งเดือนเท่ากับ 1 ต่อ 4 ส่วน โดยน้ำหนักต่อปริมาตร จะพบปริมาณกรดอะเซียติก และอะเซียติโคไซด์ เพียง 2.45 และ 3.91 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ ส่วน Ali (2008) รายงานว่าปริมาณกรดอะเซียติกในน้ำใบบัวบกสดมีค่าอยู่ในช่วง 4.2-4.6 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร แมดดิแแคสโซไซด์มีค่าอยู่ในช่วง 7.7-9.1 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร อะเซียติโคไซด์มีค่าอยู่ในช่วง 1.1-1.3 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร และกรดแมดดิแแคสติกมีค่าอยู่ในช่วง 5.4-7.1 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร นอกจากนี้ Sribusarakum (1997) พบว่าปริมาณกรดอะเซียติก ส่วนผสมของกรดแมดดิแแคสติกกับกรดเทอร์มิโนลิก (terminolic acid) อะเซียติโคไซด์ และส่วนผสมของอะเซียติโคไซด์เอและบี ในน้ำใบบัวบกสกัด มีค่าเท่ากับ 6.0 7.0 21.0 และ 30.0 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยกรัม (น้ำหนักแห้ง) ตามลำดับ หรือมีค่าเท่ากับ 9.28 10.94 32.81 และ 46.88% ตามลำดับ จากงานวิจัยนี้พบวิตามินซีในน้ำใบบัวบกสดมีค่าอยู่ในช่วง 1.98-2.60 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร พบแก่โกรทีนอยด์มีค่าอยู่ในช่วง 5.43-6.23 มิลลิกรัมสมมูลของเบตาแแคโรทีนต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร และคลอโรฟิลล์ทั้งหมดมีค่าอยู่ในช่วง 3.51-4.11 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร โดย Kormin (2005) พบว่าปริมาณวิตามินซีในน้ำใบบัวบกสดที่สกัดโดยใช้บัวบก 1 ส่วน ต่อน้ำ 4 ส่วน โดยน้ำหนักต่อปริมาตร มีค่าเท่ากับ 4.23 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร นอกจากนี้ Tee *et al.* (1998) พบว่าปริมาณวิตามินซี และแคโรทีนอยด์ในน้ำใบบัวบกสด มีค่าเท่ากับ 2.65 และ 48.5 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ ส่วน Kim *et al.* (2008) พบว่าปริมาณวิตามินซี แคโรทีนอยด์ และคลอโรฟิลล์ทั้งหมด ในน้ำใบบัวบกมีค่าเท่ากับ 0.04 9.81 และ 5.85 มิลลิกรัมต่อกรัม (น้ำหนักแห้ง) ตามลำดับ

จากการวิเคราะห์ปริมาณสารประกอบฟีนอลทั้งหมดในน้ำใบบัวบกสด พบว่ามีค่าอยู่ในช่วง 565.30-486.64 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแกลลิกต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ซึ่งมีค่าน้อยกว่าสารประกอบฟีนอลทั้งหมดในน้ำใบบัวบกสดซึ่งมีแหล่งเพาะปลูกที่ประเทศไทย เช่น จังหวัดเชียงใหม่ จังหวัดเชียงราย และจังหวัดอุบลราชธานี โดยพบว่ามีค่าเท่ากับ 1,470.14 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแกลลิกต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร (Kormin, 2005) นอกจากนี้ ข้อมูลที่ได้รายงานว่าในน้ำใบบัวบกที่สกัดโดยใช้น้ำ 1 ส่วนต่อใบบัวบก 1 ส่วน โดยน้ำหนักต่อปริมาตร จะมี

ปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมด เท่ากับ 1,194 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแแกลลิกต่อหนึ่งร้อย มิลลิลิตร หรือเท่ากับ 988.54 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแแกลลิกต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร (Wongfhun *et al.*, 2009) ทั้งนี้ปัจจัยที่มีผลต่อการลดปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมดในน้ำในบัวบกสลด นอกจากอัตราส่วนผสมของในบัวบกกันน้ำแล้วยังอาจมีสาเหตุจากการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันของ เอนไซม์อย่างรวดเร็วในระหว่างขั้นตอนของการตัด สับ ซอย หั่น และการสกัดน้ำ รวมทั้งใน ระหว่างขั้นตอนของการแยกกาจ ซึ่งสารประกอบฟีโนอลทั้งหมดจะยังคงเหลืออยู่ในกาจในบัวบก ทำให้ปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมดที่วิเคราะห์ได้ในน้ำในบัวบกสลดมีปริมาณที่ลดลง (McCarthy and Mattheus, 1994) ปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมดในพืชจะมีปริมาณที่แตกต่าง กันขึ้นอยู่กับสายพันธุ์ วิธีการสกัด ระยะเวลาในการสัมผัสกับแสงแดด การเก็บรักษา รวมถึง ลักษณะและคุณภาพการเก็บเกี่ยว (Harborne and Williams, 2000; Robards, 2003) แต่ถึงอย่างไรก็ ตามปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมดที่วิเคราะห์ได้ในน้ำในบัวบกสลด พบว่ามีปริมาณมากกว่า สารประกอบฟีโนอลที่พบในน้ำส้ม น้ำสับปะรด โดยพบว่ามีค่าเท่ากับ 35.8 และ 75.5 มิลลิกรัม สมมูลของกรดแแกลลิกต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร (Gardner *et al.*, 2000) ตามลำดับ

จากการวิเคราะห์คุณภาพทางจุลชีววิทยาของน้ำในบัวบกสลดสกัดเข้มข้น (ชนิดไม่เติม น้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10%) และน้ำในบัวบกสลดที่สกัดโดยใช้อัตราส่วนของในบัวบกต่อหน้า ดีเม่เท่ากับ 2 ต่อ 1 ส่วน โดยน้ำหนักต่อปริมาตร ทั้งชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% พบว่ามีปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมด อยู่ในช่วง 4.46-4.56 log CFU/mL ปริมาณยีสต์และรา อยู่ในช่วง 2.42-2.25 log CFU/mL ตรวจพบแบคทีเรียโคลิฟอร์มเท่ากับ 3 MPN/mL แต่ตรวจไม่พบเชื้อ *E. coli* หรือพบน้อยกว่า 3 MPN/mL ในทุกสิ่งทดสอบ ทั้งนี้น้ำในบัวบกจัดเป็นอาหารที่มีความเป็นกรดต่ำ จึงทำให้จุลินทรีย์ก่อโรค และจุลินทรีย์ที่ทำให้อาหารเน่าเสียสามารถเจริญได้ โดยทั่วไปแล้ว แบคทีเรียโคลิฟอร์ม และเชื้อ *E. coli* สามารถตรวจพบได้ในคืนและแหล่งน้ำ (BAM, 2000) ดังนั้น การตรวจพบแบคทีเรียโคลิฟอร์มในน้ำในบัวบกสลด อาจเป็นไปได้ว่ามีการปนเปื้อนจากคืนหรือน้ำ ที่ใช้ล้างทำความสะอาดบัวบก

4.2 ศึกษาคุณภาพของน้ำในบัวบกสกัดเข้มข้นและรูปแบบโดยเทคนิคความดันสูงยิง

นำน้ำในบัวบกสกัดเข้มข้น (ชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10%) บรรจุในถุง โพลีเอทธิลีน ผันแปรความดันของเครื่อง 2 ระดับ คือ 400 และ 600 MPa และระยะเวลาคงความดัน 2 ระดับ คือ 20 และ 40 นาที ที่อุณหภูมิห้อง จากนั้นนำผลิตภัณฑ์น้ำในบัวบกสกัดเข้มข้นที่ได้มา วิเคราะห์คุณภาพทางกายภาพ เคมี และจุลชีววิทยา ได้ผลการทดลองดังนี้

4.2.1 คุณภาพทางกายภาพ และเคมีของน้ำในบัวบกสักด้ทเข้มข้นแบบปรับโดยเทคนิคความดันสูง

ผลการวิเคราะห์คุณภาพทางกายภาพ และเคมีของน้ำในบัวบกสักด้ทเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% แบบปรับโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งที่ความดัน 400 และ 600 MPa เป็นเวลา 20 และ 40 นาที แสดงดังตาราง 4.2 และ 4.3 พนว่าความดัน และระยะเวลาที่ใช้ในการคงความดันที่แตกต่างกันมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงค่าสี L^{a*} และ b^{*} ของน้ำในบัวบกสักด้ทเข้มข้นทั้ง 2 แบบ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยน้ำในบัวบกสักด้ทเข้มข้นที่ผ่านการปรับโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งที่สภาวะต่างๆ เปรียบเทียบกับตัวอย่างสด จะมีแนวโน้มของค่าสี L และ b^{*} เพิ่มขึ้น ในขณะที่ค่าสี a^{*} จะมีค่าลดลง สอดคล้องกับการศึกษาของ Wongfhun *et al.* (2009) พนว่าการให้ความดันแก่น้ำในบัวบกที่ 400 MPa เวลา 20 นาที ส่งผลให้ค่า Chroma (C) ของน้ำในบัวบกมีค่าเพิ่มขึ้น ส่วนค่า Hue (h°) มีค่าลดลงเมื่อเปรียบเทียบกับตัวอย่างสด เมื่อพิจารณาปริมาณของเย็นที่ละลายน้ำได้ทั้งหมด ปริมาณของเย็นทั้งหมด และค่าความเป็นกรด-ด่าง ในน้ำในบัวบกสักด้ทเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% แบบปรับโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งที่สภาวะต่างๆ พนว่าความดัน และระยะเวลาที่ใช้ในการคงความดันที่แตกต่างกัน ไม่มีผลต่อปริมาณของเย็นที่ละลายน้ำได้ทั้งหมด ปริมาณของเย็นทั้งหมด และค่าความเป็นกรด-ด่าง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$) โดย ปีบะมาศ (2550) พนว่าน้ำในบัวบกที่ผ่านความดันสูงยิ่งที่ 400-600 MPa อุณหภูมิ 30-40°ซ เป็นเวลา 20 และ 40 นาที มีค่าความเป็นกรด-ด่าง ปริมาณของเย็นที่ละลายน้ำได้ทั้งหมด และปริมาณของเย็นทั้งหมด ไม่เปลี่ยนแปลงเมื่อเปรียบเทียบกับตัวอย่างสด

เมื่อพิจารณาปริมาณสารออกฤทธิ์ทางเคมีวิทยา เช่น ปริมาณกรดอะเซียติก วิตามินซี แครอทีนอยด์ คลอโรฟิลล์ทั้งหมด และสารประกอบฟินอลทั้งหมด ในน้ำในบัวบกสักด้ทเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% พนว่าความดัน และระยะเวลาที่ใช้ในการคงความดันมีผลต่อปริมาณกรดอะเซียติก วิตามินซี แครอทีนอยด์ คลอโรฟิลล์ทั้งหมด และสารประกอบฟินอลทั้งหมด อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยปริมาณกรดอะเซียติกในน้ำในบัวบกสักด้ทเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% หลังผ่านการปรับโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งที่สภาวะต่างๆ พนว่ามีค่าลดลงอยู่ในช่วง 7.10-7.18 และ 6.60-6.66 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ เมื่อคิดเป็นเปอร์เซ็นต์การสูญเสียมีค่าอยู่ในช่วง 4.62-6.26 และ 3.90-5.02% ตามลำดับ (ตาราง 4.4 และ 4.5) โดย Wongfhun *et al.* (2009) พนว่าปริมาณสารในกลุ่มไตรเทอฟินในรูปไกลโคไซด์ เช่น อะเซียติกโโคไซด์ และแมสติแคสซิกโโคไซด์ ในน้ำในบัวบกจะมีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) หลังจากให้ความดันแก่น้ำในบัวบกที่ 400 MPa เป็นเวลา 20 นาที

ตาราง 4.2 คุณภาพทางกายภาพ และเคมีของน้ำในบัวบกสักด้เข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาลและรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งที่สภาวะต่างๆ

| คุณภาพ | น้ำในบัวบกสักด้เข้มข้นไม่เติมน้ำตาล | | | |
|--|-------------------------------------|--------------------------|--------------------------|--------------------------|
| | 400 MPa | | 600 MPa | |
| | 20 นาที | 40 นาที | 20 นาที | 40 นาที |
| คุณภาพทางกายภาพ | | | | |
| L | 28.54±0.03 ^a | 28.53±0.02 ^a | 28.49±0.03 ^b | 28.52±0.02 ^{ab} |
| a* | -1.06±0.03 ^a | -1.11±0.03 ^b | -1.13±0.03 ^{bc} | -1.16±0.03 ^c |
| b* | 5.88±0.04 ^a | 5.86±0.04 ^a | 5.81±0.03 ^b | 5.85±0.02 ^{ab} |
| คุณภาพทางเคมี | | | | |
| ปริมาณของเยื่องที่ละลายในน้ำได้ทั้งหมด (°Brix) ^{ns} | 3.5±0.04 | 3.5±0.00 | 3.6±0.00 | 3.6±0.04 |
| ปริมาณของเยื่องทั้งหมด (%) ^{ns} | 3.83±0.11 | 3.85±0.10 | 3.85±0.10 | 3.86±0.10 |
| ค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) ^{ns} | 6.00±0.01 | 6.00±0.00 | 5.98±0.00 | 5.99±0.01 |
| ปริมาณกรดอะเซติก (mg/100 mL) | 7.10±0.12 ^b | 7.06±0.13 ^c | 7.12±0.13 ^b | 7.18±0.10 ^a |
| ปริมาณวิตามินซี (mg/100 mL) | 1.85±0.02 ^b | 1.87±0.02 ^a | 1.82±0.02 ^c | 1.85±0.01 ^b |
| ปริมาณแครอทีนอยด์ (mg BCE/100 mL) | 5.78±0.01 ^b | 5.80±0.00 ^{ab} | 5.83±0.01 ^a | 5.81±0.10 ^a |
| ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมด (mg/100mL) | 3.67±0.02 ^b | 3.72±0.03 ^a | 3.64±0.02 ^b | 3.66±0.01 ^b |
| ปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมด (mg GAE/100 mL) | 416.38±1.98 ^d | 421.32±2.10 ^c | 424.34±1.55 ^b | 426.67±1.82 ^a |

หมายเหตุ เปรียบเทียบตามแนวอน ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกัน แสดงถึงความแตกต่างกันของข้อมูล อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% และข้อมูลแสดงในรูปค่าเฉลี่ยของการทดลอง 3 ชั้ม ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

ns (non significant) หมายถึง ค่าเฉลี่ยไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ

BCE (beta-carotene equivalent) หมายถึง ปริมาณแครอทีนอยด์คำนวณเทียบจากค่าของเบต้าแครอทีน ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

GAE (gallic acid equivalent) หมายถึง ปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมดคำนวณเทียบจากค่าของกรดเกลลิกต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

ตาราง 4.3 คุณภาพทางกายภาพ และเคมีของน้ำในบัวบกสักด้ที่เข้มข้นชนิดเติมน้ำตาล 10% ประรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งที่สภาวะต่างๆ

| คุณภาพ | น้ำในบัวบกสักด้ที่เข้มข้นเติมน้ำตาล 10% | | | |
|--|---|--------------------------|--------------------------|--------------------------|
| | 400 MPa | | 600 MPa | |
| | 20 นาที | 40 นาที | 20 นาที | 40 นาที |
| คุณภาพทางกายภาพ | | | | |
| L | 26.93±0.10 ^a | 26.97±0.02 ^a | 26.95±0.03 ^a | 26.87±0.02 ^b |
| a* | -2.85±0.03 ^b | -2.76±0.03 ^a | -2.80±0.02 ^a | -2.87±0.02 ^b |
| b* | 6.67±0.01 ^b | 6.78±0.10 ^a | 6.68±0.03 ^b | 6.60±0.02 ^c |
| คุณภาพทางเคมี | | | | |
| ปริมาณของแข็งที่ละลายในน้ำได้ทั้งหมด (°Brix) ^{ns} | 13.2±0.04 | 13.2±0.04 | 13.4±0.04 | 13.3±0.10 |
| ปริมาณของแข็งทั้งหมด (%) ^{ns} | 13.61±0.13 | 13.60±0.14 | 13.63±0.15 | 13.63±0.10 |
| ค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) ^{ns} | 5.94±0.00 | 5.94±0.00 | 5.92±0.01 | 5.93±0.10 |
| ปริมาณกรดอะเซติก (mg/100 mL) | 6.60±0.10 ^c | 6.62±0.10 ^b | 6.66±0.10 ^a | 6.61±0.04 ^b |
| ปริมาณวิตามินซี (mg/100 mL) | 1.71±0.10 ^b | 1.73±0.03 ^a | 1.70±0.04 ^c | 1.71±0.10 ^b |
| ปริมาณแครอทีนอยด์ (mg BCE/100 mL) | 5.71±0.01 ^b | 5.66±0.01 ^c | 5.67±0.01 ^c | 5.76±0.00 ^a |
| ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมด (mg/100mL) | 3.65±0.01 ^b | 3.58±0.02 ^c | 3.64±0.01 ^b | 3.69±0.03 ^a |
| ปริมาณสารประกอบฟินอลทั้งหมด (mg GAE/100 mL) | 418.18±1.10 ^c | 421.10±2.56 ^b | 422.61±1.50 ^b | 429.69±2.18 ^a |

หมายเหตุ เปรียบเทียบตามแนวโน้ม ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกัน แสดงถึงความแตกต่างกันของข้อมูลอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% และข้อมูลแสดงในรูปค่าเฉลี่ยของการทดลอง 3 ชั้ม ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

ns (non significant) หมายถึง ค่าเฉลี่ยไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ

BCE (beta-carotene equivalent) หมายถึง ปริมาณแครอทีนอยด์คำนวณเทียบจากค่าของเบต้าแครอทีนต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

GAE (gallic acid equivalent) หมายถึง ปริมาณสารประกอบฟินอลทั้งหมดคำนวณเทียบจากค่าของกรดเกลลิกต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

เมื่อพิจารณาปริมาณวิตามินซีในน้ำในบัวบกสักด้ที่เข้มข้นไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% พบร่วมกันค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยมีค่าลดลงอยู่ในช่วง 1.82-1.87 และ 1.70-1.73 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ เมื่อคิดเป็นเปอร์เซ็นต์การสูญเสียมีค่าอยู่ในช่วง 28.02-29.87 และ 19.04-20.93% ตามลำดับ สอดคล้องกับการศึกษาของ Wongsfhun *et al.*

(2009) พบว่าปริมาณวิตามินซีในน้ำใบบัวบกชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% จะมีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) หลังจากให้ความดันแก่น้ำใบบัวบกที่ 400 MPa เป็นเวลา 20 นาที โดยมีค่าลดลงจาก 4.77 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร เหลือ 4.13 และ 4.16 ตามลำดับ นอกจากนี้ Hsu *et al.* (2008) พบว่าปริมาณวิตามินซีในน้ำมะเขือเทศจะมีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) หลังจากให้ความดันแก่น้ำมะเขือเทศที่ 300 400 และ 500 MPa เป็นเวลา 10 นาที ที่อุณหภูมิห้อง และ Houska *et al.* (2006) รายงานว่าปริมาณวิตามินซีในน้ำบรอกโครี และน้ำแอปเปิลจะมีค่าลดลงแตกต่างกันหลังจากให้ความดันที่ 350-500 MPa เวลา 5-20 นาที ทั้งนี้การลดลงของวิตามินซีอาจมีสาเหตุเนื่องมาจากวิตามินซีเป็นสารรีดิวชิงที่มีความคงตัวต่ำเมื่อทำปฏิกิริยากับออกซิเจนที่ละลายในน้ำ (Dissolved oxygen) อาจเกิดออกซิเดชันไปเป็นกรดดีไฮดรอแอกโซร์บิกหลังจากนั้นจะถูกไฮโคลาสต์ต่อเป็นกรด 2,3-ไดคิโตกูโนนิก ซึ่งไม่มีคุณค่าทางชีวภาพ อีกทั้งเอนไซม์โดยเฉพาะเปอร์ออกซิเดส ซึ่งเป็นเอนไซม์ที่ทำหน้าที่เร่งปฏิกิริยาการเกิดออกซิเดชันของวิตามินซี ก็เป็นอีกปัจจัยที่ทำให้เกิดการเสื่อมสภาพของวิตามินซีในตัวผลิตภัณฑ์ได้ (Davey *et al.*, 2000)

เมื่อพิจารณาปริมาณแครอทที่น้อยด้ในน้ำใบบัวบกสักด้เข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% พบว่ามีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยมีค่าลดลงอยู่ในช่วง 5.78-5.83 และ 5.66-5.67 มิลลิกรัมสมมูลของเบตานาครอทที่น้อยต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ เมื่อคิดเป็นเปอร์เซ็นต์การสูญเสียมีค่าอยู่ในช่วง 6.80-7.65 และ 5.20-6.84% ตามลำดับ จากผลการทดลองที่ได้ตรงข้ามกับการศึกษาของ Wongfhun *et al.* (2009) ที่พบว่าปริมาณแครอทที่น้อยด้ในน้ำใบบัวบกชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านการแปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งที่ 400 MPa เป็นเวลา 20 นาที มีค่าไม่เปลี่ยนแปลงเมื่อเปรียบเทียบกับตัวอย่างสด โดยมีค่าเท่ากับ 2.51 และ 2.52 มิลลิกรัมสมมูลของเบตานาครอทที่น้อยต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ ทั้งนี้การลดลงของแครอทที่น้อยด้อาจมีสาเหตุเนื่องมาจากแสง และออกซิเจนที่ละลายในน้ำ รวมทั้งเอนไซม์ที่เป็นอีกหนึ่งสาเหตุที่ทำให้เกิดการเสื่อมสภาพของแครอทที่น้อยด้ในตัวผลิตภัณฑ์ได้

เมื่อพิจารณาปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดในน้ำใบบัวบกสักด้เข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% พบว่ามีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยมีค่าลดลงอยู่ในช่วง 3.64-3.72 และ 3.58-3.69 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ เมื่อคิดเป็นเปอร์เซ็นต์การสูญเสียมีค่าอยู่ในช่วง 9.62-11.32 และ 8.56-11.14% ตามลำดับ ทั้งนี้ปัจจัยที่ส่งผลต่อการลดลงของปริมาณคลอโรฟิลล์มีปัจจัยเช่นเดียวกับการสูญเสียปริมาณแครอทที่น้อยด้ดังได้กล่าวไว้ข้างต้น ซึ่งจากผลการทดลองที่ได้ตรงข้ามกับการศึกษาของ Wongfhun *et al.* (2009) ที่พบว่าปริมาณคลอโรฟิลล์ เอ และคลอโรฟิลล์ บี ในน้ำใบบัวบกชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่

ผ่านการแปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งที่ 400 MPa เป็นเวลา 20 นาที มีค่าไม่เปลี่ยนแปลงเมื่อเปรียบเทียบกับตัวอย่างสด

เมื่อพิจารณาปริมาณสารประกอบฟินอลทั้งหมดในน้ำใบบัวบกสกัดเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% พบว่ามีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยมีค่าลดลงอยู่ในช่วง 416.38-426.67 และ 418.18-429.69 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแกลลิกต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตรตามลำดับ เมื่อคิดเป็นเบอร์เซ็นต์การสูญเสียมีค่าอยู่ในช่วง 24.52-26.34 และ 20.22-22.36% ตามลำดับ โดยทั่วไปปริมาณสารประกอบฟินอลทั้งหมดที่มีอยู่ในผักและผลไม้ จะมีคุณสมบัติเป็นสารต้านอนุมูลอิสระ ซึ่งการเปลี่ยนแปลงปริมาณสารประกอบฟินอลทั้งหมดอาจขึ้นอยู่กับสภาวะในการแปรรูป ปริมาณออกซิเจน และปฏิกิริยาของเอนไซม์โพลีฟินอลออกซิเดส (Nicoli *et al.*, 1999) ซึ่งสอดคล้องกับการศึกษาของ Wongfhun *et al.*, (2009) พบว่าปริมาณสารประกอบฟินอลทั้งหมดในน้ำใบบัวบกชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% จะมีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) หลังจากให้ความดันสูงยิ่งแก่น้ำใบบัวบกที่ 400 MPa เป็นเวลา 20 นาที

ตาราง 4.4 เบอร์เซ็นต์การสูญเสียปริมาณสารออกฤทธิ์ทางเภสัชวิทยาของน้ำใบบัวบกสกัดเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล หลังผ่านการแปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งที่สภาวะต่างๆ

| สารออกฤทธิ์ทางเภสัชวิทยา | ชุดควบคุม (mg/100 mL) | การสูญเสีย (%) | | | |
|--|--------------------------|--------------------|--------------------|--------------------|--------------------|
| | | 400 MPa | | 600 MPa | |
| | | 20 นาที | 40 นาที | 20 นาที | 40 นาที |
| ปริมาณกรดอะเซติก | 7.53±0.03 | 5.68 ^b | 6.26 ^a | 5.43 ^b | 4.62 ^c |
| ปริมาณวิตามินซี | 2.60±0.11 | 28.92 ^b | 28.02 ^c | 29.87 ^a | 28.74 ^b |
| ปริมาณแครอทีนอยด์ ¹ | 6.23±0.12 | 7.65 ^a | 7.02 ^{ab} | 6.80 ^b | 6.99 ^b |
| ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมด | 4.11±0.00 | 10.84 ^a | 9.62 ^b | 11.32 ^a | 11.02 ^a |
| ปริมาณสารประกอบฟินอลทั้งหมด ² | 565.30±2.63 | 26.34 ^a | 25.47 ^b | 24.93 ^c | 24.52 ^d |

หมายเหตุ เปรียบเทียบตามแนวโน้ม ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกัน แสดงค่าความแตกต่างกันของข้อมูลอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% และข้อมูลแสดงในรูปค่าเฉลี่ยของการทดลอง 3 ชุด ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

¹BCE (beta-carotene equivalent) หมายถึง ปริมาณแครอทีนอยด์คำนวณเทียบจากค่าของเบต้าแครอทีนต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

²GAE (gallic acid equivalent) หมายถึง ปริมาณสารประกอบฟินอลทั้งหมดคำนวณเทียบจากค่าของกรดแกลลิกต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

เบอร์เซ็นต์การสูญเสียคำนวณเทียบจากสารที่มีอยู่เดิม 100% ในน้ำใบบัวบกชุดควบคุม

ตาราง 4.5 เปอร์เซ็นต์การสูญเสียปริมาณสารออกฤทธิ์ทางเภสัชวิทยาของน้ำในบัวบกสักด้เข้มข้นชนิดเติมน้ำตาล 10% หลังผ่านการแปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งที่สภาวะต่างๆ

| สารออกฤทธิ์ทางเภสัชวิทยา | ชุดควบคุม (mg/100 mL) | การสูญเสีย (%) | | | |
|---|--------------------------|--------------------|--------------------|--------------------|--------------------|
| | | 400 MPa | | 600 MPa | |
| | | 20 นาที | 40 นาที | 20 นาที | 40 นาที |
| ปริมาณกรดอะเซติก | 6.93±0.13 | 5.02 ^a | 4.53 ^b | 3.90 ^c | 4.60 ^b |
| ปริมาณวิตามินซี | 2.34±0.11 | 20.20 ^b | 19.04 ^c | 20.93 ^a | 19.94 ^b |
| ปริมาณแคโรทีนอยด์ ¹ | 6.07±0.01 | 5.94 ^b | 6.84 ^a | 6.62 ^a | 5.20 ^c |
| ปริมาณกลอโรฟิลล์ทั้งหมด | 4.03±0.01 | 9.43 ^b | 11.14 ^a | 9.83 ^b | 8.56 ^c |
| ปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมด ² | 538.58±1.25 | 22.36 ^a | 21.81 ^b | 21.53 ^b | 20.22 ^c |

หมายเหตุ เปรียบเทียบตามแนวโน้ม ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกัน แสดงค่าความแตกต่างกันของข้อมูลอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% และข้อมูลแสดงในรูปค่าเฉลี่ยของการทดลอง 3 ชั้ม ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

¹BCE (beta-carotene equivalent) หมายถึง ปริมาณแคโรทีนอยด์คำนวณเทียบจากค่าของเบต้าแคโรทีนต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

²GAE (gallic acid equivalent) หมายถึง ปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมดคำนวณเทียบจากค่าของกรดแแกลลิกต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

เปอร์เซ็นต์การสูญเสียคำนวณเทียบจากสารที่มีอยู่เดิม 100% ในน้ำในบัวบกชุดควบคุม

4.2.2 คุณภาพทางจุลชีววิทยาของน้ำในบัวบกสักด้เข้มข้นแปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง
จากการวิเคราะห์คุณภาพทางจุลชีววิทยาของน้ำในบัวบกสักด้เข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งที่ 400 และ 600 MPa เป็นเวลา 20 และ 40 นาที พบว่าการแปรรูปน้ำในบัวบกสักด้เข้มข้นทั้ง 2 แบบ ที่ใช้ความดันระดับสูง และระยะเวลาในการคงความดันนาน คือที่ 600 MPa เวลา 40 นาที สามารถลดปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดได้มากกว่าการใช้ความดัน และระยะเวลาในการคงความดันที่ต่ำกว่าอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$) แต่ถึงอย่างไรก็ตามระดับความดัน และระยะเวลาในการคงความดันที่ใช้ในการทดลองนี้ก็เพียงพอที่จะยับยั้งการเจริญของจุลินทรีย์ก่อโรค และจุลินทรีย์ที่ทำให้อาหารเน่าเสียได้ ส่วนปริมาณยีสต์และรา พบน้อยกว่า 1 log CFU/mL ในทุกสิ่งทดลอง ปริมาณแบคทีเรียโคลิฟอร์ม และเชื้อ E. coli พบน้อยกว่า 3 MPN/mL ในทุกสิ่งทดลอง ซึ่งจะเห็นได้ว่าคุณภาพทางจุลชีววิทยาของน้ำในบัวบกสักด้เข้มข้นทั้ง 2 แบบ อยู่ในเกณฑ์มาตรฐานผลิตภัณฑ์ชุมชนน้ำในบัวบก (มพช. 163/2552) ทั้งนี้การลดลงของจุลินทรีย์อาจมีผลเนื่องมาจากการความดันสูงทำให้อ่อนไขม์ภายในเซลล์จุลินทรีย์เกิดการเสียสภาพ ผนังเซลล์ถูกทำลาย ทำให้สูญเสียการซึมผ่านของสารอาหาร ซึ่ง

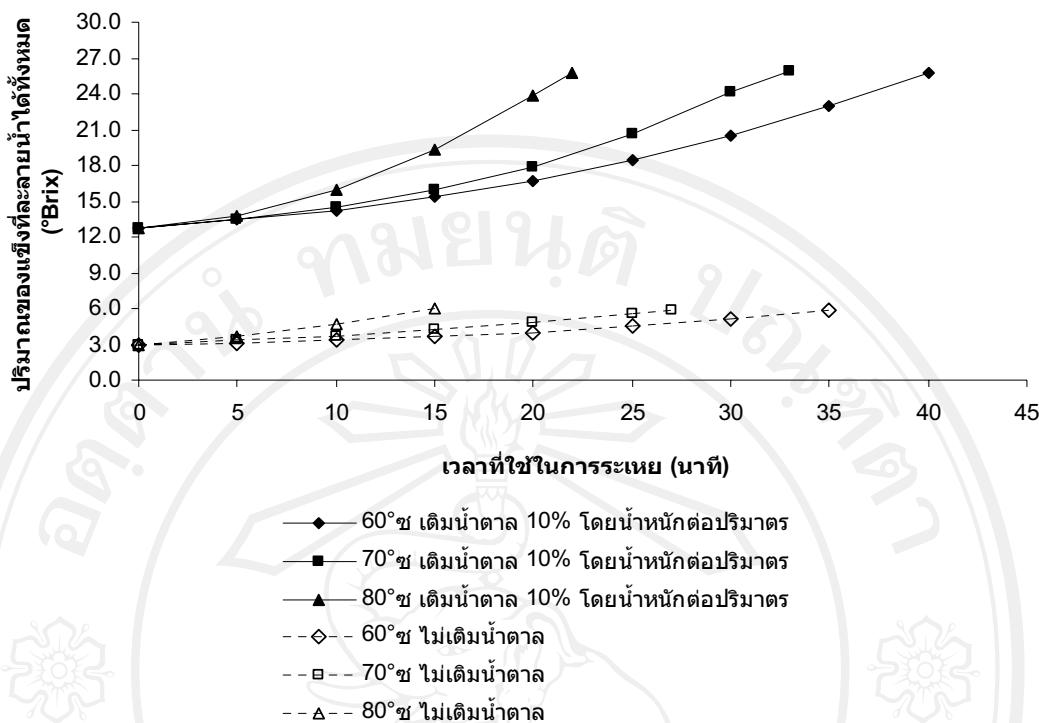
ความดันสูงยิ่งเป็นกระบวนการที่ไม่ใช้ความร้อนในการทำลายเชื้อจุลินทรีย์ที่ก่อโรค สามารถยับยั้งเอนไซม์ ทำให้อาหารปลดปล่อย และบีดอายุการเก็บรักษาผลิตภัณฑ์ได้ (Knorr, 1995; Phunchaisri and Apichartsrangkoon, 2005) โดยทั่วไประดับความดันที่ 300-600 MPa สามารถยับยั้งจุลินทรีย์ที่ทำให้อาหารเน่าเสียได้ (Smelt, 1998) และที่ระดับความดัน 300-700 MPa สามารถทำลายยีสต์และไข่ในอาหารได้เช่นกัน (Bull *et al.*, 2004) Garriga *et al.* (2004) ได้ศึกษาการแปรรูปน้ำมะเขือเทศโดยใช้ความดันที่ 300-500 MPa อุณหภูมิ 25°ช เป็นเวลา 10 นาที พบร่วมกับความดัน 400 และ 500 MPa สามารถลดปริมาณยีสต์และราได้อย่างสมบูรณ์ ส่วน Hoover *et al.* (1989) พบร่วมกับความดันที่ 350 MPa เป็นเวลา 30 นาที และ 400 MPa เป็นเวลา 5 นาที สามารถลดปริมาณเซลล์ของแบคทีเรีย ยีสต์และราได้ถึง 10 เท่า นอกจากนี้ Garriga *et al.* (2004) ยังรายงานว่าไม่พบการเจริญของจุลินทรีย์ทั้งหมด รวมถึงยีสต์และรา ในผลิตภัณฑ์เย็นผึ้งที่ผ่านความดันสูงยิ่งที่ 500-600 MPa อุณหภูมิ 30-50°ช เป็นเวลา 20 นาที และ Laboissiere *et al.* (2007) รายงานว่าปริมาณยีสต์และราเริ่มต้นในผลิตภัณฑ์นำ้สาวรสมีค่าเท่ากับ $3.2 \log CFU/mL$ และตรวจไม่พบการเจริญของยีสต์ และรา หลังจากให้ความดันแก่น้ำสาวรสที่ 300 MPa เป็นเวลา 5 นาที อุณหภูมิ 25°ช

ดังนั้นจากการพิจารณาคุณภาพโดยรวมซึ่งประกอบด้วยคุณภาพทางกายภาพ เคมี และจุลชีววิทยา พบร่วมกับสภาพที่เหมาะสมในการผลิตนำ้ในบัวบกสักดีเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง คือ ที่ความดัน 600 MPa เวลา 40 นาที เนื่องจากการแปรรูปด้วยความดันสูงยิ่งที่สภาวะดังกล่าวสามารถลดปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดที่ทำให้อาหารเน่าเสีย และก่อโรคลงได้มากกว่าหน่วยทดลองอื่น ($p \leq 0.05$) อีกทั้งยังช่วยลดอนุมูลอิสระและเชิงติด แคโรทินอยด์ คลอโรฟิลล์ทั้งหมด และสารประกอบฟีโนอลทั้งหมด ให้คงเหลืออยู่ในผลิตภัณฑ์ได้มากที่สุด

4.3 ศึกษาคุณภาพของน้ำในบัวบกเข้มข้นแปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศ
 นำ้น้ำในบัวบกที่สักดีโดยใช้อัตราส่วนของใบบัวบกต่อน้ำเดือน้ำเท่ากับ 2 ต่อ 1 โดยนำ้น้ำที่ต้องปริมาตร ชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% มาทำให้เข้มข้นด้วยเครื่องระเหยภายใต้สภาวะสุญญากาศ โดยผันแปรอุณหภูมิของเครื่องระเหย 3 ระดับ คือ 60 70 และ 80°ช ทำการเพิ่มความเข้มข้นจนน้ำในบัวบกมีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมดมีค่าเพิ่มขึ้น 1 เท่า จากนั้นนำผลิตภัณฑ์น้ำในบัวบกเข้มข้นที่ได้มาวิเคราะห์คุณภาพทางกายภาพ เคมี และจุลชีววิทยา ได้ผลการทดลองดังนี้

4.3.1 ศึกษาระยะเวลาการแปรรูปน้ำในบัวบกเข้มข้นโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศ

จากการระเหยน้ำในบัวบกภายใต้สภาวะสุญญากาศชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ควบคุมอุณหภูมิของหม้อระเหย 3 ระดับ คือ 60 70 และ 80°ฉ โดยสู่มเก็บตัวอย่างน้ำในบัวบกตามจุดตรวจปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมดที่เพิ่มขึ้นทุกๆ 5 นาที จนกระทั่งได้ปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมดเพิ่มขึ้น 1 เท่า นำข้อมูลที่ได้มาสร้างกราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมด (Brix) เทียบกับระยะเวลาที่ใช้ในการระเหย (นาที) ดังรูป 4.1 พบร่วมน้ำในบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล ระเหยที่อุณหภูมิ 60 70 และ 80°ฉ ใช้ระยะเวลาในการระเหย เท่ากับ 35 27 และ 15 นาที ตามลำดับ ส่วนน้ำในบัวบกเข้มข้นชนิดเติมน้ำตาล 10% ระเหยที่อุณหภูมิ 60 70 และ 80°ฉ ใช้ระยะเวลาในการระเหย เท่ากับ 40 33 และ 22 นาที ตามลำดับ ซึ่งแสดงให้เห็นว่าการระเหยน้ำในบัวบกเข้มข้นที่อุณหภูมิสูง (80°ฉ) ใช้ระยะเวลาในการระเหยน้อยที่สุดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อเปรียบเทียบกับการระเหยน้ำในบัวบกเข้มข้นที่อุณหภูมิต่ำ (60 และ 70°ฉ) ซึ่งการแปรรูปโดยใช้อุณหภูมิสูงเวลาสั้นจะมีผลในการลดอนสารอาหาร รวมถึงลดการเกิดปฏิกิริยาทางเคมี เช่น ปฏิกิริยาออกซิเดชัน ได้ดีกว่าการใช้อุณหภูมิต่ำ เวลานาน ลดคล้องกับการศึกษาของ สมชายและคณะ (2553) ที่ได้ศึกษาการแปรรูปน้ำหน่อนเข้มข้น โดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศ ที่อุณหภูมิ 50 60 และ 70°ฉ พบร่วมระยะเวลาที่ใช้ในการระเหยน้ำหน่อนเข้มข้นจะลดลงเมื่ออุณหภูมิในการระเหยเพิ่มขึ้น โดยน้ำหน่อนเข้มข้นระเหยที่อุณหภูมิ 50°ฉ ใช้ระยะเวลาในการระเหยนานที่สุดคือ 120 นาที รองลงมาคือที่ 60 และ 70°ฉ โดยใช้ระยะเวลา 75 และ 65 นาที ตามลำดับ



รูป 4.1 กราฟแสดงความสัมพันธ์ระหว่างปริมาณของเย็นที่ละลายน้ำได้ทั้งหมดที่เพิ่มขึ้นเทียบกับระยะเวลา (นาที) ที่ใช้ในการระเหยนำในบัวบกภายใต้สภาวะสุญญาการที่อุณหภูมิแตกต่างกัน

4.3.2 คุณภาพทางกายภาพของน้ำในบัวบกเข้มข้นแปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญาการ

ผลของอุณหภูมิต่อค่าสีของน้ำในบัวบกเข้มข้นแปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญาการ แสดงดังตาราง 4.6 และ 4.7 พบว่า น้ำในบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญาการที่อุณหภูมิแตกต่างกันมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงค่าสี L^* และ b^* อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยน้ำในบัวบกเข้มข้นที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญาการที่อุณหภูมิสูงและใช้เวลาในการระเหยสั้นจะมีแนวโน้มของค่าสี L^* และ b^* เพิ่มขึ้น ส่วนค่าสี a^* จะมีค่าลดลง ซึ่งจะทำให้ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีความสว่างมากขึ้น และเกิดสีน้ำตาลได้น้อยลง โดยทั่วไปการเปลี่ยนแปลงค่าสีของผลิตภัณฑ์จะมีผลมาจากการเปลี่ยนแปลงโครงสร้างและการเกิดปฏิกิริยาเคมีต่างๆ ของแครอฟท์น้อยค์ และคลอโรฟิลล์ในตัวผลิตภัณฑ์ สอดคล้องกับการศึกษาของ Kormin (2005) พบว่า น้ำในบัวบกที่ผ่านการพาสเจอร์ไซซ์ที่อุณหภูมิ 65°C เวลา 15 นาที และที่อุณหภูมิ 85°C เวลา 5 นาที ค่าสี L^* มีค่าเพิ่มขึ้นเมื่อเพิ่มอุณหภูมิในการพาสเจอร์ไซซ์ ในขณะที่ค่าความเป็นสีแดง (a^*) ของตัวอย่างลดลง ซึ่งการพาสเจอร์ไซซ์ที่อุณหภูมิสูงเวลาสั้นจะเกิดสีน้ำตาลได้น้อยกว่าที่อุณหภูมิต่ำนาน ซึ่งจะเห็นได้จากค่าสี a^* ที่

ลดลง ทั้งนี้อาจเกิดจากหلامยส่าเหตุ เช่น การสลายตัวของสารสี การเกิดปฏิกิริยาสีน้ำตาลจากเอนไซม์ และปฏิกิริยาสีน้ำตาลที่ไม่ใช่เอนไซม์ (Martinez and Whitaker, 1995) เมื่อพิจารณาค่าสี L ของน้ำในบัวบกเข้มข้นนิดเติมน้ำตาล 10% พบร่วมมีค่าต่ำกว่าน้ำในบัวบกเข้มข้นนิดไม่เติมน้ำตาล ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากการปฏิกิริยา Maillard อันเกิดจากปริมาณน้ำตาลที่เติมลงไปในน้ำในบัวบก (ปิยะมาศ, 2550) แต่ในทางตรงกันข้ามค่าสี a^* และ b^* ของน้ำในบัวบกเข้มข้นนิดเติมน้ำตาล 10% มีค่ามากกว่าน้ำในบัวบกเข้มข้นนิดไม่เติมน้ำตาล ซึ่งเป็นผลมาจากการปฏิกิริยา Maillard เช่นกัน

ตาราง 4.6 คุณภาพทางกายภาพ และเคมีของน้ำในบัวบกเข้มข้นนิดไม่เติมน้ำตาลและรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศที่สภาวะต่างๆ

| คุณภาพ | น้ำในบัวบกเข้มข้นไม่เติมน้ำตาล | | |
|---|--------------------------------|--------------------------|--------------------------|
| | 60°ซ (35 นาที) | 70°ซ (27 นาที) | 80°ซ (15 นาที) |
| คุณภาพทางกายภาพ | | | |
| L | 30.28±0.02 ^c | 30.74±0.04 ^b | 31.03±0.03 ^a |
| a^* | 5.95±0.03 ^a | 5.87±0.02 ^b | 5.29±0.03 ^c |
| b^* | 82.83±0.03 ^c | 83.27±0.03 ^b | 83.96±0.07 ^a |
| คุณภาพทางเคมี | | | |
| ปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมด (^o Brix) ^{ns} | 5.9±0.05 | 5.9±0.04 | 6.0±0.00 |
| ปริมาณของแข็งทั้งหมด (%) ^{ns} | 6.53±0.96 | 6.61±0.58 | 6.58±0.31 |
| ค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) ^{ns} | 5.97±0.01 | 5.96±0.01 | 5.96±0.00 |
| ปริมาณกรดอะเซียติก (mg/100 mL) | 4.22±0.12 ^c | 4.78±0.21 ^b | 5.23±0.30 ^a |
| ปริมาณวิตามินซี (mg/100 mL) | 1.32±0.03 ^a | 1.25±0.02 ^b | 1.17±0.02 ^c |
| ปริมาณแครอทีนอยด์ (mg BCE/100 mL) | 3.55±0.04 ^c | 3.76±0.10 ^b | 4.18±0.10 ^a |
| ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมด (mg/100 mL) | 2.35±0.03 ^c | 2.40±0.02 ^b | 2.61±0.01 ^a |
| ปริมาณสารประกอบฟีโนลทั้งหมด (mg GAE/100 mL) | 278.56±1.40 ^c | 287.22±1.27 ^b | 311.14±1.64 ^a |

หมายเหตุ เปรียบเทียบตามแนวโน้ม ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกัน แสดงค่าความแตกต่างกันของข้อมูล อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% และข้อมูลแสดงในรูปค่าเฉลี่ยของการทดลอง 3 ชุด ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน
ns (non significant) หมายถึง ค่าเฉลี่ยไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ

BCE (beta-carotene equivalent) หมายถึง ปริมาณแครอทีนอยด์คำนวณเทียบจากค่าของเบตาแครอทีน ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

GAE (gallic acid equivalent) หมายถึง ปริมาณสารประกอบฟีโนลทั้งหมดคำนวณเทียบจากค่าของ กรดแกลลิกต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

ตาราง 4.7 คุณภาพทางกายภาพ และเคมีของน้ำในบัวบกเข้มข้นชนิดเติมน้ำตาล 10% แปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายในให้สภาวะสุญญาการที่สภาวะต่างๆ

| คุณภาพ | น้ำในบัวบกเข้มข้นเติมน้ำตาล 10% | | |
|--|---------------------------------|--------------------------|--------------------------|
| | 60°ซ (40 นาที) | 70°ซ (33 นาที) | 80°ซ (22 นาที) |
| คุณภาพทางกายภาพ | | | |
| L | 28.07±0.02 ^c | 28.73±0.04 ^b | 29.17±0.03 ^a |
| a* | 7.45±0.03 ^a | 7.31±0.03 ^b | 6.97±0.02 ^c |
| b* | 83.85±0.02 ^c | 83.98±0.06 ^b | 85.87±0.07 ^a |
| คุณภาพทางเคมี | | | |
| ปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมด (°Brix) ^{ns} | 25.8±0.04 | 26.0±0.04 | 25.8±0.00 |
| ปริมาณของแข็งทั้งหมด (%) ^{ns} | 26.09±0.16 | 26.23±0.29 | 26.28±0.23 |
| ค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) ^{ns} | 5.88±0.01 | 5.86±0.00 | 5.89±0.00 |
| ปริมาณแครอทีนอยด์ (mg/100 mL) | 4.21±0.11 ^b | 4.49±0.10 ^b | 4.82±0.20 ^a |
| ปริมาณวิตามินซี (mg/100 mL) | 1.21±0.01 ^a | 1.18±0.02 ^b | 1.09±0.02 ^c |
| ปริมาณแครอทีนอยด์ (mg BCE/100 mL) | 3.39±0.10 ^c | 3.61±0.10 ^b | 4.02±0.10 ^a |
| ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมด (mg/100 mL) | 2.20±0.10 ^b | 2.18±0.01 ^b | 2.38±0.03 ^a |
| ปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมด (mg GAE/100 mL) | 291.13±1.68 ^b | 283.64±1.27 ^c | 305.57±0.98 ^a |

หมายเหตุ เปรียบเทียบตามแนวโน้ม ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกัน แสดงถึงความแตกต่างกันของข้อมูล อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% และข้อมูลแสดงในรูปค่าเฉลี่ยของการทดลอง 3 ตัว ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

ns (non significant) หมายถึง ค่าเฉลี่ยไม่มีความแตกต่างกันทางสถิติ

BCE (beta-carotene equivalent) หมายถึง ปริมาณแครอทีนอยด์คำนวณเทียบจากค่าของเบต้าแครอทีน ต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

GAE (gallic acid equivalent) หมายถึง ปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมดคำนวณเทียบจากค่าของกรดแอกลิคต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

4.3.3 คุณภาพทางเคมีของน้ำในบัวบกเข้มข้นแปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายในให้สภาวะสุญญาการ

ผลของอุณหภูมิในการระเหยน้ำในบัวบกเข้มข้นภายในให้สภาวะสุญญาการต่อคุณภาพทางเคมี แสดงดังตาราง 4.6 และ 4.7 พน.ว่าอุณหภูมิที่ใช้ในการระเหยน้ำในบัวบกเข้มข้นทั้ง 3 ระดับ (60°, 70° และ 80°ซ) ไม่มีผลต่อปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมด ปริมาณของแข็งทั้งหมด และค่าความเป็นกรด-ด่าง อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$) โดยน้ำในบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล

และชนิดเติมน้ำตาล 10% มีปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมดมีค่าอยู่ในช่วง 25.8-26 และ 5.9-6.0 ตามลำดับ ปริมาณของแข็งทั้งหมดมีค่าอยู่ในช่วง 24.09-24.78 และ 5.36-5.61 ตามลำดับ ซึ่งผลการทดลองที่ได้สอดคล้องกับความต้องการในการผลิตเพื่อให้ได้ความเข้มข้นของน้ำในบัวบกที่ใกล้เคียงกัน มีค่าความเป็นกรด-ด่าง อยู่ในช่วง 5.95-5.96 และ 5.99-6.02 ตามลำดับ ซึ่งให้เห็นว่าน้ำในบัวบกเข้มข้นที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศ จัดอยู่ในกลุ่มอาหารที่มีความเป็นกรดต่ำ ทำให้ง่ายต่อการน่าเสีย โดยจุลินทรีย์

ตาราง 4.8 เปอร์เซ็นต์การสูญเสียปริมาณสารออกฤทธิ์ทางเภสัชวิทยาในน้ำในบัวบกเข้มข้นนิ่งไม่เติมน้ำตาล หลังผ่านการประรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศที่สภาวะต่างๆ

| สารออกฤทธิ์ทางเภสัชวิทยา | ชุดควบคุม (mg/100 mL) | การสูญเสีย (%) | | |
|--|--------------------------|--------------------|--------------------|--------------------|
| | | 60°ช (35 นาที) | 70°ช (27 นาที) | 80°ช (15 นาที) |
| ปริมาณกรดอะเซติก | 6.68±0.17 | 36.81 ^a | 28.39 ^b | 21.70 ^c |
| ปริมาณวิตามินซี | 2.21±0.05 | 40.10 ^c | 43.30 ^b | 46.97 ^a |
| ปริมาณแครอทีนอยด์ ¹ | 5.74±0.03 | 38.10 ^a | 34.54 ^b | 27.13 ^c |
| ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมด | 3.84±0.01 | 39.17 ^a | 37.50 ^b | 31.98 ^c |
| ปริมาณสารประกอบฟินอลทั้งหมด ² | 512.27±2.66 | 45.62 ^a | 43.93 ^b | 39.26 ^c |

หมายเหตุ เปรียบเทียบตามแนวโน้ม ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกัน แสดงถึงความแตกต่างกันของข้อมูล อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% และข้อมูลแสดงในรูปค่าเฉลี่ยของการทดลอง 3 ชั้า ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

¹BCE (beta-carotene equivalent) หมายถึง ปริมาณแครอทีนอยด์คำนวณเทียบจากค่าของเบต้าแครอทีนต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

²GAE (gallic acid equivalent) หมายถึง ปริมาณสารประกอบฟินอลทั้งหมดคำนวณเทียบจากค่าของกรดแกลลิกต่อกรัมน้ำหนักแห้ง
เปอร์เซ็นต์การสูญเสียคำนวณเทียบจากสารที่มีอยู่เดิม 100% ในน้ำในบัวบกชุดควบคุม

ตาราง 4.9 เปอร์เซ็นต์การสูญเสียปริมาณสารออกฤทธิ์ทางเคมีที่สูญเสียในน้ำในบัวกเข้มข้นชนิดเติมน้ำตาล 10% หลังผ่านการแปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศที่สภาวะต่างๆ

| สารออกฤทธิทางเภสัชวิทยา | ชุดควบคุม (mg/100 mL) | การสูญเสีย (%) | | |
|---|--------------------------|--------------------|--------------------|--------------------|
| | | 60°ช | 70°ช | 80°ช |
| | | (40 นาที) | (33 นาที) | (22 นาที) |
| ปริมาณกรดอะเซียติก | 6.11±0.03 | 31.02 ^a | 26.45 ^a | 21.13 ^b |
| ปริมาณวิตามินซี | 1.98±0.10 | 38.70 ^c | 40.55 ^b | 44.94 ^a |
| ปริมาณแครอทินอยด์ ¹ | 5.43±0.01 | 37.50 ^a | 33.44 ^b | 26.37 ^c |
| ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมด | 3.51±0.00 | 37.86 ^a | 37.77 ^a | 32.14 ^b |
| ปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมด ² | 486.64±1.84 | 40.18 ^b | 41.71 ^a | 37.20 ^c |

หมายเหตุ เปรียบเทียบตามจำนวนอน ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกัน แสดงค่าความแตกต่างกันของข้อมูล อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95% และข้อมูลแสดงในรูปค่าเฉลี่ยของการทดลอง 3 ชุด ± ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐาน

¹BCE (beta-carotene equivalent) หมายถึง ปริมาณแครอทีนอยด์ที่มีความเทียบจากค่าของเบตาแครอทีนต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

²GAE (gallic acid equivalent) หมายถึง ปริมาณสารประกอบฟินอลทั้งหมดคำนวณเทียบจากค่าของกรดแกลลิกต่อกรัมน้ำหนักแห้ง

เปอร์เซ็นต์การสูญเสียคำนวณเทียบจากสารที่มีอยู่เดิม 100% ในน้ำในบัวกชดគุគุគุ

สภาพภาวะสุขภาพผู้คนที่อุณหภูมิสูงและใช้เวลาในการระเหยสั้น สามารถถอนสารออกฤทธิ์ทางเภสัชวิทยาในน้ำในบัวกเข้มข้นทั้ง 2 แบบ ได้ดีกว่าการใช้อุณหภูมิในการระเหยต่อเวลานาน

เมื่อพิจารณาปริมาณวิตามินซี พบร่วมน้ำในบัวกเข้มข้นนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ระเหยโดยใช้อุณหภูมิ 60°ซ มีปริมาณวิตามินซีคงเหลือมากกว่าการระเหยที่อุณหภูมิ 70 และ 80°ซ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อคิดเป็นเปอร์เซ็นต์การสูญเสียปริมาณวิตามินซี ในน้ำในบัวกเข้มข้นทั้ง 2 แบบ หลังผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาพภาวะสุขภาพผู้คนที่อุณหภูมิ 60 70 และ 80°ซ จะมีค่าเท่ากับ 40.10 43.30 46.97 และ 38.70 40.55 44.94 ตามลำดับ อาจกล่าวได้ว่าวิตามินซีมีความไวต่อความร้อนสูง เพราะวิตามินซีเป็นสารรีดิวชิงที่ไม่เสถียร และสลายตัวได้ง่าย เมื่อถูกความร้อน แสง อากาศ และโลหะหนัก เช่น ทองแดง ไอออน และเหล็ก ไอออน โดย Kormin (2005) พบร่วมน้ำในบัวกที่ผ่านการให้ความร้อนที่อุณหภูมิ 65°ซ เวลา 15 และ 90°ซ เวลา 1 นาที จะเกิดการสูญเสียวิตามินซีคิดเป็น 58 และ 67% ตามลำดับ นอกจากนี้ Nicoli *et al.* (1997) รายงานว่าปริมาณวิตามินซีในผลิตภัณฑ์น้ำมะเขือเทศจะมีค่าลดลงคิดเป็น 55% หลังจากให้ความร้อนแก่น้ำมะเขือเทศที่อุณหภูมิ 95°ซ เป็นเวลา 30 นาที และ Kaack and Austed (1998) รายงานว่าปริมาณวิตามินซีในผลิตภัณฑ์น้ำมะเขือเทศจะมีค่าลดลงคิดเป็น 38-42% หลังจากให้ความร้อนแก่น้ำมะเขือเทศที่อุณหภูมิ 100°ซ เป็นเวลา 10 นาที

เมื่อพิจารณาปริมาณแครอทีนอยด์ พบร่วมน้ำในบัวกเข้มข้นนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ระเหยโดยใช้อุณหภูมิ 80°ซ มีปริมาณแครอทีนอยด์คงเหลือมากกว่าการระเหยที่อุณหภูมิ 60 และ 70°ซ อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อคิดเป็นเปอร์เซ็นต์การสูญเสียปริมาณแครอทีนอยด์ในน้ำในบัวกเข้มข้นทั้ง 2 แบบ หลังผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาพภาวะสุขภาพผู้คนที่อุณหภูมิ 60 70 และ 80°ซ จะมีค่าเท่ากับ 38.10 34.54 27.13 และ 37.50 33.44 26.37 ตามลำดับ โดย อรุณี (2552) กล่าวว่าการสลายตัวของแครอทีนอยด์ อาจเป็นผลเนื่องมาจากการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันที่ตำแหน่งพันธะคู่ในโมเลกุลรวมถึงการเปลี่ยนรูปของไอโซเมอร์ (isomerization) จากทранส์ไปเป็นซีส เนื่องจากความร้อน กรด และแสง นอกจากนี้เนื่องจากมีไอลพอกซีเจนส์ ชัลไฟฟ์ และ ไอออนของโลหะ จะเป็นตัวเร่งที่ทำให้เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันของสารแครอทีนอยด์ได้เร็วขึ้น ส่งผลให้ปริมาณแครอทีนอยด์ลดน้อยลง นอกจากนี้ Wongfhun *et al.* (2009) พบร่วมปริมาณสารเบตาแครอทีนในน้ำในบัวก จะมีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) หลังจากให้ความร้อนแก่น้ำในบัวกที่อุณหภูมิ 90°ซ เวลา 3 นาที และ 121°ซ เวลา 4 นาที โดยปริมาณสารเบتاแครอทีนจะมีค่าลดลงจาก 2.50 มิลลิกรัมสมมูลของเบตาแครอทีนต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร เหลือ 2.39 และ 2.26 มิลลิกรัมสมมูลของเบตาแครอทีนต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ ส่วน Hsu *et al.* (2008) รายงานว่าปริมาณแครอทีนอยด์ในน้ำมะเขือเทศจะมีค่าลดลงมากกว่า 15%

หลังจากให้ความร้อนแก่น้ำมะเขือเทศที่อุณหภูมิ 98°C เป็นเวลา 15 นาที และ Miki and Akatsu (1970) พบว่าการให้ความร้อนแก่น้ำมะเขือเทศที่อุณหภูมิ 90 100 และ 130°C เป็นเวลา 7 นาที จะมีการลดลงของแครอทินอยด์ในน้ำมะเขือเทศ กิตเป็น 1.1 1.7 และ 17.1% ตามลำดับ

เมื่อพิจารณาปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมด พบว่านาใบบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ระเหยโดยใช้อุณหภูมิ 80°C มีปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดคงเหลือมากกว่าการระเหยที่อุณหภูมิ 60 และ 70°C อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อกิตเป็นปอร์เซ็นต์การสูญเสียปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดในนาใบบัวบกเข้มข้นทั้ง 2 แบบ หลังผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายในไปต่ำสู่สูงสุดที่ $39.17\ 37.50\ 31.98$ และ $37.86\ 37.77\ 32.14$ ตามลำดับ ทั้งนี้การเปลี่ยนแปลงโครงสร้างและการเกิดปฏิกิริยาเคมีของคลอโรฟิลล์จะมีผลเนื่องมาจากการรับประทาน กระดูกสันหลัง และเออนไซม์คลอโรฟิลล์เลส (อรุณี, 2552) ซึ่งการเปลี่ยนแปลงคลอโรฟิลล์ไปเป็นฟิโอลีฟิน และอนุพันธ์อื่นๆ มีผลทำให้เกิดการเปลี่ยนสีจากสีเขียวสว่างไปเป็นสีเขียวมะกอกและสีน้ำตาลได้ (Gupta *et al.*, 1964) นอกจากนี้ Labuza and Baisier (1992) พบว่าคลอโรฟิลล์จะไม่มีความคงตัวเมื่อได้รับความร้อน และผลของความร้อนจะทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงสีของผลิตภัณฑ์ โดยการเปลี่ยนแปลงค่าสีของผลิตภัณฑ์นั้นจะมีผลมาจากการใช้อุณหภูมิต่ำและระยะเวลาในการแปรรูปที่นาน

เมื่อพิจารณาปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมด พบว่านาใบบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ระเหยโดยใช้อุณหภูมิ 80°C มีปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมดคงเหลือมากกว่าการระเหยที่อุณหภูมิ 60 และ 70°C อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อกิตเป็นปอร์เซ็นต์การสูญเสียปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมดในนาใบบัวบกเข้มข้นทั้ง 2 แบบ หลังผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายในไปต่ำสู่สูงสุดที่ $45.62\ 43.93\ 39.26$ และ $40.18\ 41.71\ 37.20$ ตามลำดับ โดย Kormin (2005) รายงานว่าปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมดในนาใบบัวบกจะมีค่าลดลง หลังจากให้ความร้อนแก่น้ำใบบัวบกที่อุณหภูมิ 65°C เวลา 15 นาที และ 85°C เวลา 5 นาที โดยจะเกิดการสูญเสียสารประกอบฟีโนอลทั้งหมดในนาใบบัวบก กิตเป็น 49 และ 45% ตามลำดับ ทั้งนี้ปัจจัยที่มีผลต่อการลดปริมาณสารประกอบฟีโนอลทั้งหมดอาจเกิดจากปฏิกิริยาออกซิเดชัน และปฏิกิริยาของเออนไซม์โพลีฟีโนอลออกซิเดส โดยปฏิกิริยาของเออนไซม์โพลีฟีโนอลออกซิเดส จะใช้สารประกอบฟีโนอลเป็นสารตัวต้านในการเกิดปฏิกิริยาสีน้ำตาล (Nicolli, 1999) นอกจากนี้ Wongfhun *et al.* (2009) พบว่าปริมาณสารประกอบฟีโนอลในนาใบบัวบกจะมีค่าลดลงหลังจากให้ความร้อนแก่น้ำใบบัวบกที่อุณหภูมิ 90°C เวลา 3 นาที และ 121°C เป็นเวลา 4 นาที โดยจะมีค่าลดลงจาก 988.54 มิลลิกรัม

สมมูลของกรดแกลลิกต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร เหลือ 235.75 และ 158.13 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแกลลิกต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ

4.3.4 คุณภาพทางจุลชีววิทยาของน้ำในบัวกเข้มข้นโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญาการ

จากการวิเคราะห์คุณภาพทางจุลชีววิทยาของน้ำในบัวกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญาการ พนวัน้ำในบัวกเข้มข้นทั้ง 2 แบบ ที่ใช้อุณหภูมิในการระเหยสูง (80°C) สามารถลดปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดได้มากกว่าการระเหยโดยใช้อุณหภูมิต่ำ (60 และ 70°C) อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$) ถึงอย่างไรก็ตาม การระเหยน้ำในบัวกเข้มข้นโดยใช้อุณหภูมิทั้ง 3 นี้ก็สามารถลดปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดลงได้ต่ำกว่า $4 \log \text{ CFU/mL}$ ส่วนปริมาณยีสต์และรา พนวการแปรรูปทั้ง 3 อุณหภูมิ สามารถลดปริมาณยีสต์และราลงได้ต่ำกว่า $1 \log \text{ CFU/mL}$ ในทุกสิ่งทดลอง ทั้งนี้ปริมาณแบคทีเรียโคลิฟอร์ม และเชื้อ *E. coli* พนน้อยกว่า 3 MPN/mL ในทุกสิ่งทดลอง ซึ่งจะเห็นได้ว่าคุณภาพทางจุลชีววิทยาของผลิตภัณฑ์อยู่ในเกณฑ์มาตรฐานผลิตภัณฑ์ชุมชนน้ำในบัวก (มพช. 163/2552) โดยการลดลงของจุลินทรีย์อาจเป็นผลเนื่องมาจากการร้อนทำให้โปรตีนในเซลล์จุลินทรีย์เกิดการจับตัวและตกลงกัน (coagulation) รวมถึงเอนไซม์ต่างๆ ที่จำเป็นต่อกระบวนการเมตานอลซิมของเซลล์ถูกทำลายในระหว่างกระบวนการแปรรูป เป็นผลให้จุลินทรีย์ไม่สามารถดำรงชีวิตอยู่ได้ (สูมาลี, 2541) สอดคล้องกับการศึกษาของ เรวัตร (2549) พนว่าไม่มีการปนเปื้อนของยีสต์และราในผลิตภัณฑ์น้ำผึ้งที่ผ่านการให้ความร้อนที่อุณหภูมิ 90°C เป็นเวลา 30-120 วินาที

ดังนั้นจากการพิจารณาคุณภาพโดยรวมซึ่งประกอบด้วยคุณภาพทางกายภาพ เคมี และจุลชีววิทยา พนว่าอุณหภูมิที่เหมาะสมในการผลิตน้ำในบัวกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญาการ คือ 80°C เวลา 15 และ 22 นาที ตามลำดับ เนื่องจากการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สุญญาการที่สภาวะดังกล่าวสามารถสนับสนุนการออกฤทธิ์ทางเคมี ได้แก่ กระบวนการเชิงติก แครอทินอยด์ คลอโรฟิลล์ทั้งหมด และสารประกอบฟินอลทั้งหมด ให้คงเหลืออยู่ในผลิตภัณฑ์ได้มากที่สุด อีกทั้งคุณภาพทางกายภาพ และจุลชีววิทยายังอยู่ในเกณฑ์ที่ยอมรับได้

4.4 เปรียบเทียบคุณภาพของน้ำในบัวกสกัดเข้มข้นแบบประปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง และการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศ

การเปรียบเทียบคุณภาพของน้ำในบัวกสกัดเข้มข้นแบบประปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง และการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศ แสดงดังตาราง 4.10 และ 4.11

น้ำในบัวกสกัดเข้มข้นที่ผ่านการประปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งจะมีสีเขียวสด และมีสารออกฤทธิ์ทางเภสัชวิทยา ซึ่งได้แก่ กรดอะเซติก วิตามินซี แครอทินอยด์ คลอโรฟิลล์ทั้งหมด และสารประกอบฟินอลทั้งหมด คงเหลืออยู่มากกว่าน้ำในบัวกสกัดเข้มข้นที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศ เนื่องจากเทคนิคความดันสูงยิ่งเป็นกระบวนการที่ไม่ใช้ความร้อนในการประปอาหารจึงไม่ส่งผลกระทบต่อส่วนประกอบของอาหารที่ไวต่อความร้อน อีกทั้งกระบวนการความดันสูงยิ่งยังช่วยถอนสารต่างๆ ออกจากอาหารและสารเดิมของอาหาร ไม่ให้สูญเสียในระหว่างกระบวนการประปได้ (Apichartsrangkoon *et al.*, 1998) นอกจากนั้นยังส่งผลให้มีปริมาณจุลินทรีย์ที่น้อยกว่าอีกด้วย

ตาราง 4.10 เปรียบเทียบค่าความชื้นของตัวอย่างต่างๆ ที่ได้จากการทดสอบความดันด้วยวิธีการรักษาความดันเพื่อประเมินคุณภาพตามที่กำหนด

| สารออกฤทธิ์ทางเคมีทั้งหมด | การดูดซึ�บ (%) | | | |
|------------------------------------|-----------------------------|-------------------------------------|---|---|
| | นำไนโตรบาร์บิตูริกดูมีฟิล์ม | นำไนโตรบาร์บิตูริกดูมีฟิล์มชั่วคราว | นำไปบ่มในภาชนะที่มีหูดูดไม่ติดแน่น้ำตาล 10% | นำไปบ่มในภาชนะที่มีหูดูดไม่ติดแน่น้ำตาล |
| ไนโตรบาร์บิตูริกดูมีฟิล์ม | 44.94 | 21.13 | 21.70 | 46.97 |
| ไนโตรบาร์บิตูริกดูมีฟิล์มชั่วคราว | 44.94 | 21.13 | 21.70 | 46.97 |
| ไนโตรบาร์บิตูริกดูมีฟิล์มที่หุงดัด | 26.37 | 27.13 | 5.20 | 6.99 |
| ไนโตรบาร์บิตูริกดูมีฟิล์มที่หุงดัด | 32.14 | 31.98 | 8.56 | 11.02 |
| ไนโตรบาร์บิตูริกดูมีฟิล์มหุงดัด | 37.20 | 39.26 | 20.22 | 24.52 |
| ไนโตรบาร์บิตูริกดูมีฟิล์มหุงดัด | 37.20 | 39.26 | 20.22 | 24.52 |

หมายเหตุ HP หมายถึง ความดันดูดยั่งยืน

Evap หมายถึง การเพิ่มความชื้นทั้งหมดโดยการหุงดัด
ชุดน้ำเดสตองในรูปแบบเดียวกัน 3 ชุด
ไนโตรบาร์บิตูริกดูมีฟิล์มหุงดัดที่มีอยู่เดิม 100% ในนำไปบ่มก็จะคงคุณภาพ

ตาราง 4.11 ข้อดีและข้อเสียของน้ำในบัวนกสกัดเข้มข้นที่ผ่านการแปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง และการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญาากาศ

| วิธีการแปรรูป | ข้อดี | ข้อเสีย |
|---|--|---|
| แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง | <ol style="list-style-type: none"> ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีความสด และสีโกลเด้นเคียงกับธรรมชาติมากกว่า ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีปริมาณสารออกฤทธิ์ทางเภสัชวิทยาคงเหลืออยู่มากกว่า ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีการบันเป็นอนของจุลินทรีย์น้อยกว่า เป็นเทคโนโลยีที่สะอาดและไม่ก่อให้เกิดผลกระทบต่อสิ่งแวดล้อม | <ol style="list-style-type: none"> ปริมาณการแปรรูปต่อครั้งน้อยกว่า ต้นทุนกระบวนการผลิตโดยรวมสูงกว่า การดูแลรักษาเครื่องทำได้ยากกว่า |
| แปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญาากาศ | <ol style="list-style-type: none"> การดูแลรักษาเครื่องทำได้ง่ายกว่า ต้นทุนกระบวนการผลิตโดยรวมต่ำกว่า ปริมาณการแปรรูปต่อครั้งสูงกว่า | <ol style="list-style-type: none"> ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีสีคล้ำเกิดสีนำตามากกว่า ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีปริมาณสารออกฤทธิ์ทางเภสัชวิทยาคงเหลืออยู่น้อยกว่า ผลิตภัณฑ์ที่ได้มีการบันเป็นอนของจุลินทรีย์มากกว่า |

4.5 ศึกษาการเปลี่ยนแปลงคุณภาพของน้ำในบัวบกเข้มข้นในระหว่างการเก็บรักษา

คัดเลือกน้ำในบัวบกเข้มข้นสภาวะที่ดีที่สุดจากผลการศึกษาคุณภาพทางกายภาพ เคมี และจุลชีววิทยา ได้แก่ น้ำในบัวบกสักดี้เข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ประับโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง ที่ความดัน 600 MPa เป็นเวลา 40 นาที และน้ำในบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ประับโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศที่อุณหภูมิ 80°ซ เวลา 15 และ 22 นาที ตามลำดับ โดยน้ำในบัวบกสักดี้เข้มข้นประับโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งจะบรรจุในถุงโพลีเออธิลีน ส่วนน้ำในบัวบกเข้มข้นที่เพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศจะบรรจุในถุงไนลอนลามินเนต จากนั้นเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°ซ ซึ่งเป็นอุณหภูมิที่จุลินทรีย์เจริญได้ช้า รวมทั้งปฏิกิริยาเคมีต่างๆ เกิดขึ้นได้ช้าด้วย โดยสุ่มตรวจตัวอย่างทุกๆ 7 วัน จนพบการเจริญของจุลินทรีย์ที่เกินเกณฑ์มาตรฐานผลิตภัณฑ์น้ำในบัวบก (มพช.163/2552) หรือเป็นระยะเวลา 28 วัน โดยทำการวิเคราะห์คุณภาพทางกายภาพ เคมี และจุลชีววิทยา มีผลการทดลองดังนี้

4.5.1 การเปลี่ยนแปลงคุณภาพทางกายภาพของน้ำในบัวบกเข้มข้นในระหว่างการเก็บรักษา

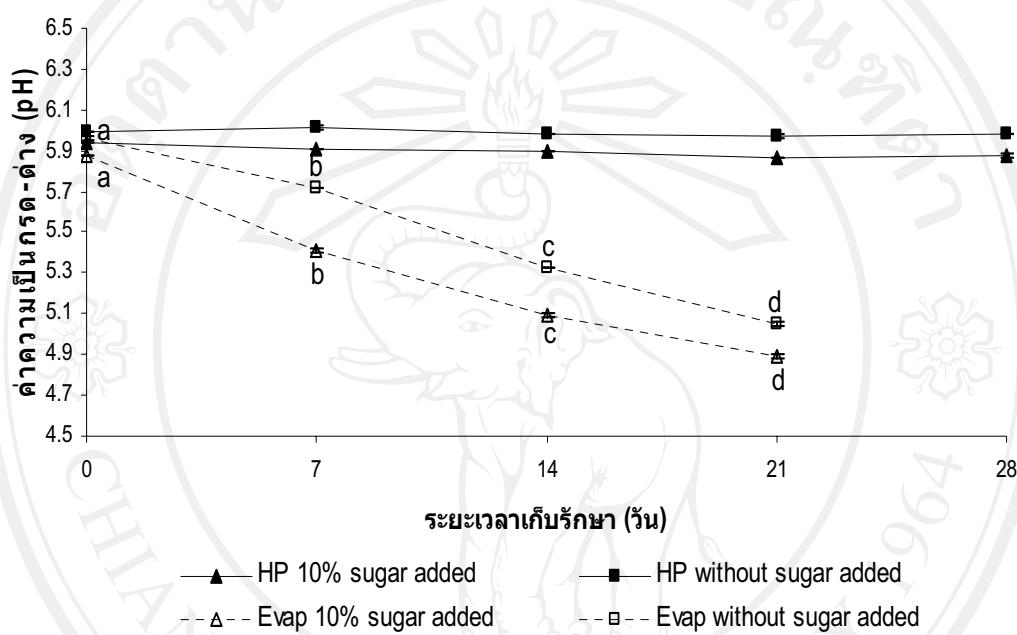
จากการวิเคราะห์คุณภาพทางกายภาพของน้ำในบัวบกสักดี้เข้มข้น (ชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10%) ประับโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง และการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°ซ เป็นเวลา 28 และ 21 วัน ตามลำดับ พบว่าค่าสี L^{a*} และ b^{*} ของน้ำในบัวบกเข้มข้น (ชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10%) ที่ผ่านกระบวนการประับทั้ง 2 วิธี มีค่าเปลี่ยนแปลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา โดยพบว่าน้ำในบัวบกสักดี้เข้มข้นประับโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งจะมีค่าสี L^{a*} และ b^{*} เพิ่มขึ้น ส่วนค่าสี a^{*} จะมีค่าลดลง เมื่อพิจารณาค่าสีของน้ำในบัวบกเข้มข้นประับโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะ พบว่าน้ำในบัวบกเข้มข้นที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศมีค่าสีแดง (a*) เพิ่มขึ้นเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น ขณะที่ค่าความสว่าง (L) และค่าสีเหลือง (b*) ของตัวอย่างลดลง ทั้งนี้อาจเป็นผลเนื่องมาจากการสลายตัวของคลอโรฟิลล์ และแแกโรฟินอยด์ในระหว่างการเก็บรักษา โดย นิธิยา (2551) กล่าวว่าผักและผลไม้ที่มีสีเขียวเมื่อผ่านกระบวนการประับด้วยความร้อนสีเขียวของคลอโรฟิลล์จะเปลี่ยนเป็นสีเขียวอมน้ำตาลของฟีโอดินอย่างรวดเร็ว และเมื่อนำไปเก็บรักษาสีของคลอโรฟิลล์จะเปลี่ยนแปลงมากขึ้น โดยอัตราเร็วของการเปลี่ยนสีของคลอโรฟิลล์ ขึ้นอยู่กับปริมาณกรดที่เกิดขึ้นในระหว่างกระบวนการประับ และการเก็บรักษา โดยปริมาณกรดจะมีแนวโน้มลดลงเมื่อระยะเวลาการเก็บรักษาเพิ่มขึ้น (ตารางภาคผนวก ข) นอกจากนี้ อรุณีและคณะ (2553) พบว่าการเก็บรักษาในบัวบกที่ผ่านการอบแห้งด้วยปั๊มความร้อนภายใต้รังสีอัลตราไวโอเลต และการอบแห้งด้วยอินฟราเรดภายใต้สุญญากาศ เก็บที่อุณหภูมิ

4 และ 40°C เป็นเวลา 90 วัน จะมีการเปลี่ยนแปลงของค่าสี L^* , a^* และ b^* อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น และ ปีพุทธศักราช (2550) ได้รายงานว่า นำ้ในบัวบกที่ผ่านความดันสูงยังจะมีค่าสี L^* , C^* และ h^* ต่ำกว่าน้ำในบัวบกที่ผ่านการพาสเจอร์ซอร์อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) และเมื่อเก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 4 สัปดาห์ พบร่วมค่าสี C^* และ h^* ของนำ้ในบัวบกจะมีแนวโน้มลดลง ในขณะที่นำ้ในบัวบกเก็บที่อุณหภูมิ 4°C จะมีค่าสี C^* และ h^* ไม่เปลี่ยนแปลง สำหรับค่าสี L^* พบร่วมไม่มีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$) ทุกสิ่งที่กล่าว

4.5.2 การเปลี่ยนแปลงคุณภาพทางเคมีของนำ้ในบัวบกเข้มข้นในระหว่างการเก็บรักษา

จากการวิเคราะห์ค่าความเป็นกรด-ด่าง ของนำ้ในบัวบกสัดเป็นเข้มข้นนิดไม่เตินนำ้ตาล และชนิดเตินนำ้ตาล 10% แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยัง และการเพิ่มความเข้มข้นภายในให้สภาวะสุญญากาศ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 28 และ 21 วัน ตามลำดับ ดังรูป 4.2 พบร่วมค่าความเป็นกรด-ด่าง ในนำ้ในบัวบกเข้มข้นนิดไม่เตินนำ้ตาล และชนิดเตินนำ้ตาล 10% ที่แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยังมีค่าไม่เปลี่ยนแปลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$) เมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น ในขณะที่ค่าความเป็นกรด-ด่าง ในนำ้ในบัวบกเข้มข้นที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายในให้สภาวะสุญญากาศ มีแนวโน้มลดลงตามระยะเวลาการเก็บรักษา ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากการจุลินทรีย์ทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงสารอาหารในผลิตภัณฑ์ โดยพบว่าเมื่อจุลินทรีย์เจริญ จุลินทรีย์จะใช้น้ำตาลโดยเฉพาะน้ำตาลกลูโคสเป็นแหล่งคาร์บอนและพลังงานในการเจริญเติบโต และผลิตกรดขึ้นมีผลทำให้ค่าความเป็นกรด-ด่าง ลดลง (สุมาลี, 2541) ปีพุทธศักราช (2550) รายงานว่า การเก็บรักษาน้ำในบัวบกที่อุณหภูมิ 4°C และอุณหภูมิห้อง จะมีผลต่อการเปลี่ยนแปลงค่าความเป็นกรด-ด่าง ของนำ้ในบัวบก โดยพบว่า การเก็บที่อุณหภูมิห้อง จะทำให้ค่าความเป็นกรด-ด่าง ของนำ้ในบัวบกที่ผ่านความดันสูงยัง และการให้ความร้อนในระดับพาสเจอร์ซอร์มีค่าลดลง ในขณะที่การเก็บที่ 4°C ค่าความเป็นกรด-ด่าง ของนำ้ในบัวบกค่อนข้างคงที่ อีกทั้งยังพบว่าผลิตภัณฑ์นำ้ในบัวบกที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องจะมีการลดลงของค่าความเป็นกรด-ด่าง อย่างรวดเร็วหลังจากเก็บไว้ 1 สัปดาห์ โดยลดลงจาก 5.80 เป็น 4.43 และ 4.03 สำหรับนำ้ในบัวบกที่ผ่านความดันสูงยัง และการพาสเจอร์ซ ตามลำดับ และค่าความเป็นกรด-ด่าง ยังคงลดลงอีกเป็น 3.67 และ 3.83 ในสัปดาห์ที่ 4 ของการเก็บรักษาน้ำในบัวบกที่ผ่านความดันสูงยัง และการพาสเจอร์ซ ตามลำดับ นอกจากนี้ Esteve *et al.* (2005) พบร่วมว่า การเก็บรักษาน้ำส้มที่อุณหภูมิ 4°C และ 10°C เป็นเวลา 6 สัปดาห์ จะมีแนวโน้มของค่าความเป็นกรด-ด่าง ลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ตามระยะเวลาการเก็บรักษา เมื่อพิจารณาปริมาณของแข็งที่ละลายนำ้ได้ทั้งหมด และปริมาณของแข็งทั้งหมดในนำ้ในบัวบกเข้มข้นนิดไม่เตินนำ้ตาล และชนิดเตินนำ้ตาล 10% ที่ผ่านกระบวนการแปร

รูปที่ 2 วิธี พบร่วมกันไม่เปลี่ยนแปลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$) ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา โดย Wongshun *et al.* (2009) ได้ศึกษาการเก็บรักษานำ้ในบัวบกที่ผ่านการแปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง การให้ความร้อนในระดับพาสเจอไรซ์ และสเตอว์ไลซ์ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 4 เดือน พบร่วมกับความเป็นกรด-ด่าง และปริมาณของแข็งที่ละลายน้ำได้ทั้งหมด มีค่าไม่เปลี่ยนแปลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$) ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา



หมายเหตุ: ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในกราฟเส้นเดียวกัน แสดงค่าความแตกต่างกันของข้อมูลอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95%

HP 10% sugar added = นำ้ในบัวบกสัดเปื้อนขั้นชนิดเติมน้ำตาล 10% แปรรูปโดยความดันสูงยิ่ง

HP without sugar added = นำ้ในบัวบกสัดเปื้อนขั้นชนิดไม่เติมน้ำตาลแปรรูปโดยความดันสูงยิ่ง

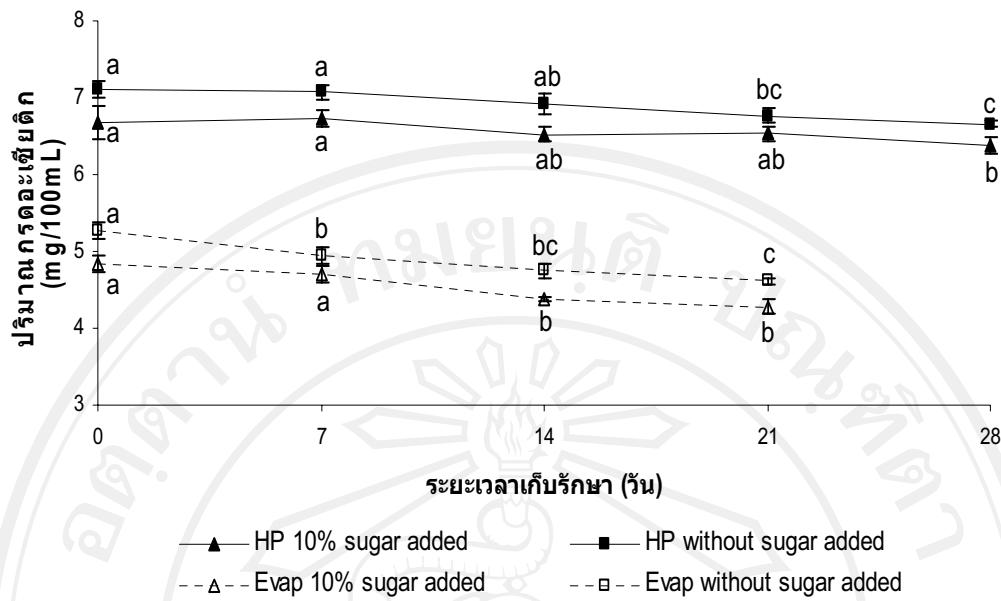
Evap 10% sugar added = นำ้ในบัวบกเปื้อนขั้นชนิดเติมน้ำตาล 10% แปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายในตัวอักษรภาษาอังกฤษ

Evap without sugar added = นำ้ในบัวบกเปื้อนขั้นชนิดไม่เติมน้ำตาลแปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายในตัวอักษรภาษาอังกฤษ

รูป 4.2 การเปลี่ยนแปลงค่าความเป็นกรด-ด่างในนำ้ในบัวบกเปื้อนขั้นระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C

เมื่อพิจารณาปริมาณสารออกฤทธิ์ทางเภสัชวิทยาของน้ำในบัวบกสักด้เข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง และการเพิ่มความเข้มข้นภายในได้สภาวะสุญญาการ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 28 และ 21 วัน ตามลำดับ ดังรูป 4.3-4.7

รูป 4.3 แสดงปริมาณกรดอะเซียติกที่เหลืออยู่ในผลิตภัณฑ์น้ำในบัวบกสักด้เข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง และการเพิ่มความเข้มข้นภายในได้สภาวะสุญญาการ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 28 และ 21 วัน ตามลำดับ พนว่าปริมาณกรดอะเซียติกในน้ำในบัวบกสักด้เข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านกระบวนการแปรรูปทั้ง 2 วิธี มีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อระยะเวลาการเก็บนานขึ้น โดยปริมาณกรดอะเซียติกในน้ำในบัวบกสักด้เข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งมีค่าลดลงจาก 7.11 และ 6.67 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร เหลือ 6.65 และ 6.38 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ ส่วนปริมาณกรดอะเซียติกในน้ำในบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายในได้สภาวะสุญญาการมีค่าลดลงเช่นกัน โดยลดลงจาก 5.28 และ 4.83 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร เหลือ 4.61 และ 4.28 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ ลดลงด้วยกับการศึกษาของ อรุณีและคณะ (2553) พนว่าการเก็บรักษาเยลลี่น้ำในบัวบกที่ผ่านการอบแห้งด้วยปืนความร้อนภายในรังสีอัลตราไวโอลেต และการอบแห้งด้วยอินฟราเรดภายในอุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 90 วัน และที่ 30°C เป็นเวลา 30 วัน มีการลดลงของปริมาณกรดอะเซียติก อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น โดยปริมาณกรดอะเซียติกในเยลลี่น้ำในบัวบกที่ผ่านการอบแห้งด้วยปืนความร้อนภายในรังสีอัลตราไวโอลেต มีค่าลดลงจาก 3.56 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยกรัม เหลือ 2.65 และ 2.59 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยกรัม ตามลำดับ ส่วนปริมาณกรดอะเซียติกในเยลลี่น้ำในบัวบกที่อบแห้งด้วยเครื่องอินฟราเรดภายในอุณหภูมิ 4°C มีค่าลดลงจาก 4.49 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยกรัม เหลือ 3.38 และ 3.19 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยกรัม ตามลำดับ แต่ตรงข้ามกับการศึกษาของ Wonglun *et al.* (2009) รายงานว่าการเก็บรักษาน้ำในบัวบกที่แปรรูปโดยความดันสูงยิ่ง การให้ความร้อนในระดับพาสเจอไรซ์ และสเตอริไลซ์ ปริมาณสารประกอบในกลุ่มไตรเทอเรพินในรูปไกลโคไซด์ เช่น อะเซียติกโคไซด์ และแมสติแคสซิกโคไซด์ จะมีค่าไม่เปลี่ยนแปลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 4 เดือน นอกจากนั้น Sapkoet (2007) ได้ศึกษาการเก็บรักษาน้ำในบัวบกผงพร้อมชงดีมที่ผ่านการทำแห้งด้วยเครื่องอบแห้งแบบพ่นฟอย โดยเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 35 และ 40°C พนว่าปริมาณกรดอะเซียติก และกรดแมดดิแคสซิก มีปริมาณเพิ่มขึ้นเมื่อระยะเวลาในการเก็บรักษาเพิ่มขึ้น



หมายเหตุ: ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แต่กันในกราฟเส้นเดียวกัน แสดงค่าความแตกต่างกันของข้อมูลอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95%

HP 10% sugar added = น้ำใบบัวบกสกัดเข้มข้นชนิดเติมน้ำตาล 10% แปรรูปโดยความดันสูงยิ่ง

HP without sugar added = น้ำใบบัวบกสกัดเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาลแปรรูปโดยความดันสูงยิ่ง

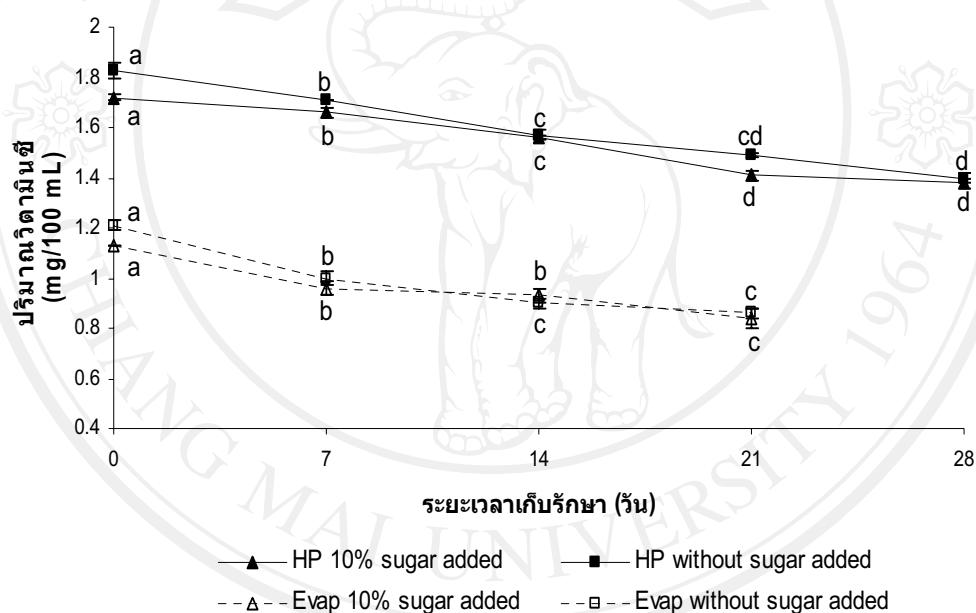
Evap 10% sugar added = น้ำใบบัวบกเข้มข้นชนิดเติมน้ำตาล 10% แปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะอากาศ

Evap without sugar added = น้ำใบบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาลแปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะอากาศ

รูป 4.3 การเปลี่ยนแปลงปริมาณกรดอะเซียติกในน้ำใบบัวบกเข้มข้นระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C

รูป 4.4 แสดงปริมาณวิตามินซีที่เหลืออยู่ในผลิตภัณฑ์น้ำใบบัวบกสกัดเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง และการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 28 และ 21 วัน ตามลำดับ พนว่าปริมาณวิตามินซีในน้ำใบบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านกระบวนการแปรรูปทั้ง 2 วิธี มีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p < 0.05$) เมื่อระยะเวลาการเก็บนานขึ้น โดยปริมาณวิตามินซีในน้ำใบบัวบกสกัดเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง มีค่าลดลงจาก 1.83 และ 1.72 มิลลิกรัมต่อน้ำหนึ่งร้อยมิลลิลิตร เหลือ 1.4 และ 1.38 มิลลิกรัมต่อน้ำหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ ส่วนปริมาณวิตามินซีในน้ำใบบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศก็

มีค่าลดลง เช่นกัน โดยลดลงจาก 1.21 และ 1.13 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร เหลือ 0.86 และ 0.84 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ สอดคล้องกับการศึกษาของ Wongfhun *et al.* (2009) พบว่า การเก็บรักยาน้ำในบัวบที่แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง การให้ความร้อนในระดับ พาสเจอไรซ์ และสเตอริไลซ์ จะมีการลดลงของวิตามินซีในน้ำในบัวกอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 4 เดือน และ Krebbers *et al.* (2002) รายงานว่า ถ้า жеiyawati ผ่านความดันสูงยิ่งมีปริมาณวิตามินซีเหลืออยู่เท่ากับ 76% ในขณะที่ถ้า жеiyawati ผ่านความร้อนที่ 90°C เป็นเวลา 4 นาที มีปริมาณวิตามินซีเหลืออยู่น้อยกว่า 10% และในระหว่าง การเก็บรักษาเป็นเวลา 1 เดือน พบว่า ปัจจัยหลักที่ทำให้เกิดการสูญเสียวิตามินซีคือระยะเวลาในการ เก็บรักษา และอุณหภูมิในระหว่างการเก็บรักษา



หมายเหตุ: ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในกราฟแสดงเดียวกัน แสดงค่าความแตกต่างกันของข้อมูลอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95%

HP 10% sugar added = น้ำในบัวกสด้วยน้ำตาล 10% แปรรูปโดยความดันสูงยิ่ง

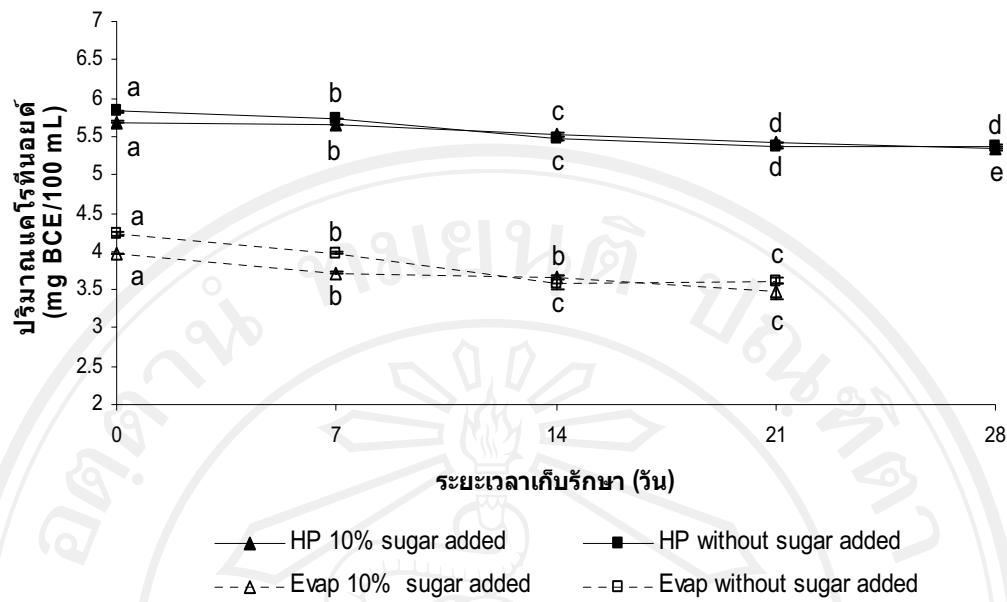
HP without sugar added = น้ำในบัวกสด้วยน้ำตาลไม่เติมน้ำตาลแปรรูปโดยความดันสูงยิ่ง

Evap 10% sugar added = น้ำในบัวกเข้มข้นด้วยน้ำตาล 10% แปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้น ภายใต้สูญญากาศ

Evap without sugar added = น้ำในบัวกเข้มข้นด้วยน้ำตาลไม่เติมน้ำตาลแปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้น ภายใต้สูญญากาศ

รูป 4.4 การเปลี่ยนแปลงปริมาณวิตามินซีในน้ำในบัวกเข้มข้นระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C

รูป 4.5 แสดงปริมาณแครอทินอยด์ที่เหลืออยู่ในผลิตภัณฑ์นำไปบวบกสกัดเข้มข้นนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ประรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง และการเพิ่มความเข้มข้นภายในได้สภาวะสุญญากาศ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 28 และ 21 วัน ตามลำดับ พบว่าปริมาณแครอทินอยด์ในน้ำนำไปบวบกสกัดเข้มข้นนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านกระบวนการแปรรูปทั้ง 2 วิธี มีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อระยะเวลาการเก็บนานขึ้น โดยปริมาณแครอทินอยด์ในน้ำนำไปบวบกสกัดเข้มข้นนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านการแปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง มีค่าลดลงจาก 5.83 และ 5.69 มิลลิกรัม สมมูลของเบต้าแครอทินต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร เหลือ 5.38 และ 5.33 มิลลิกรัม สมมูลของเบต้าแครอทินต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ ส่วนปริมาณแครอทินอยด์ในน้ำนำไปบวบกสกัดเข้มข้นนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายในได้สภาวะสุญญากาศก็มีค่าลดลง เช่นกัน โดยลดลงจาก 4.23 และ 3.97 มิลลิกรัม สมมูลของเบต้าแครอทินต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร เหลือ 3.61 และ 3.47 มิลลิกรัม สมมูลของเบต้าแครอทินต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ ทั้งนี้การลดลงของแครอทินอยด์อาจมีผลเนื่องมาจากการออกซิเจน เมื่อแครอทินอยด์สัมผัสกับออกซิเจนที่ต่ำแห่งพันธะคู่ในโครงสร้างของโมเลกุลจะทำให้เกิดสารไฮโดรperออกไซด์ สารประกอบควบคุมนิค และสารระเหยอื่นๆ รวมถึงเอนไซม์ไลพอกซิจีเนสจะเป็นตัวเร่งที่ทำให้เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันของแครอทินอยด์ได้เร็วขึ้นและมีผลทำให้สีของแครอทินอยด์ซีดางลงได้ โดย อรุณีและคณะ(2553) พบว่าการเก็บรักษาในบวบกที่ผ่านการอบแห้งด้วยปืนความร้อนภายใต้รังสีอัลตราไวโอลেต และการอบแห้งด้วยอินฟราเรดภายใต้สูญญากาศ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C และ 40°C เป็นเวลา 90 วัน มีการลดลงของแครอทินอยด์อย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อระยะเวลาการเก็บรักษานานขึ้น โดยชาในบวบกที่ผ่านการอบแห้งด้วยปืนความร้อนภายใต้รังสีอัลตราไวโอลেต มีค่าลดลงจาก 7.29 เหลือ 5.25 และ 3.21 มิลลิกรัม สมมูลของเบต้าแครอทินต่อหนึ่งร้อยกรัม (น้ำหนักแห้ง) ตามลำดับ ส่วนปริมาณแครอทินอยด์ในชาในบวบกที่ผ่านการอบแห้งด้วยอินฟราเรดภายใต้สูญญากาศ ก็มีค่าลดลงเช่นกัน โดยลดลงจาก 7.09 เหลือ 5.52 และ 4.27 มิลลิกรัม สมมูลของเบต้าแครอทินต่อหนึ่งร้อยกรัม (น้ำหนักแห้ง) ตามลำดับ



หมายเหตุ: ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในกราฟเส้นเดียวกัน แสดงค่าความแตกต่างกันของข้อมูลอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95%

HP 10% sugar added = น้ำใบบัวบกสกัดเข้มข้นชนิดเติมน้ำตาล 10% ประรูปโดยความดันสูงยิ่ง

HP without sugar added = น้ำใบบัวบกสกัดเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาลประรูปโดยความดันสูงยิ่ง

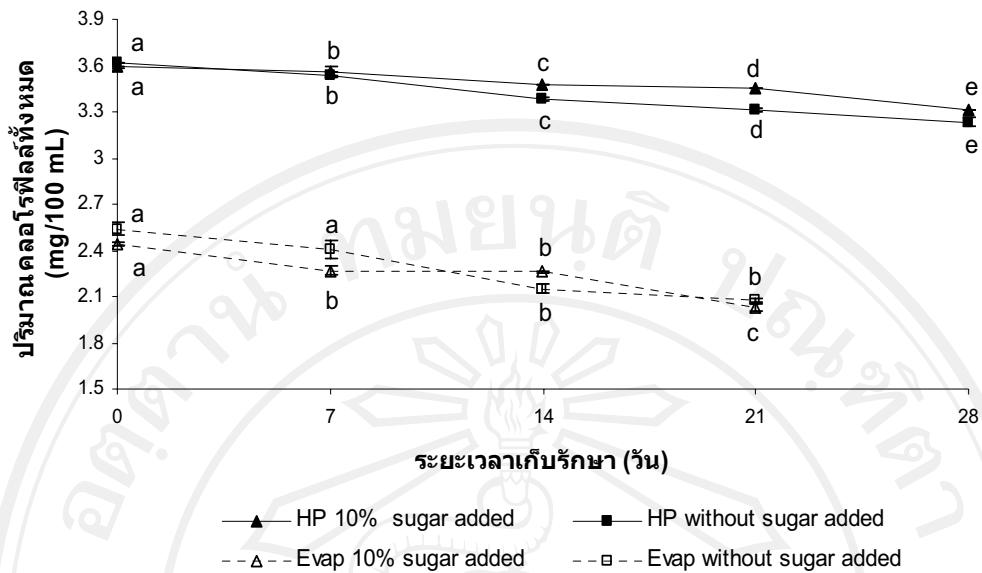
Evap 10% sugar added = น้ำใบบัวบกเข้มข้นชนิดเติมน้ำตาล 10% ประรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายในตัวสูญญากาศ

Evap without sugar added = น้ำใบบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาลประรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายในตัวสูญญากาศ

รูป 4.5 การเปลี่ยนแปลงปริมาณแครอฟทินอยู่ในน้ำใบบัวบกเข้มข้นระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C

รูป 4.6 แสดงปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดที่เหลืออยู่ในผลิตภัณฑ์น้ำใบบัวบกสกัดเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ประรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง และการเพิ่มความเข้มข้นภายในตัวสูญญากาศ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 28 และ 21 วัน ตามลำดับ พบว่า ปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดในน้ำใบบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านกระบวนการประรูปทั้ง 2 วิธี มีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อระยะเวลาการเก็บนานขึ้น โดยปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดในน้ำใบบัวบกสกัดเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ประรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งมีค่าลดลงจาก 3.62 และ 3.59 มิลลิกรัมต่อน้ำหนึ่งร้อยมิลลิลิตร เหลือ 3.23 และ 3.31 มิลลิกรัมต่อน้ำหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ ส่วนปริมาณ

คลอโรฟิลล์ทั้งหมดในน้ำใบบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายในตัวอย่างให้สภาวะสุญญากาศก็มีค่าลดลง เช่นกัน โดยลดลงจาก 2.54 และ 2.44 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร เหลือ 2.08 และ 2.03 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ ทั้งนี้ปัจจัยที่มีผลต่อการลดลงของคลอโรฟิลล์ทั้งหมดมีปัจจัยเช่นเดียวกับการลดลงของแครอทีนอยด์ สอดคล้องกับการศึกษาของ อรุณและคณะ (2553) พ布ว่าการเก็บรักษาเยลลีน้ำใบบัวบกที่ผ่านการอบแห้งด้วยปั๊มความร้อนภายในตัวอย่างสีอัดตราไวโอลे�ต และการอบแห้งด้วยอินฟราเรดภายในตัวอย่างสุญญากาศ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 90 วัน และ 30°C เป็นเวลา 30 วัน มีการลดลงของคลอโรฟิลล์ทั้งหมดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อระยะเวลาการเก็บนานขึ้น โดยพบว่าปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดในเยลลีน้ำใบบัวบกที่ผ่านการอบแห้งด้วยปั๊มความร้อนภายในตัวอย่างสีอัดตราไวโอลे�ต มีค่าลดลงจาก 1.64 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยกรัม เหลือ 0.88 และ 0.82 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยกรัม ตามลำดับ ส่วนปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดในเยลลีน้ำใบบัวบกที่อบแห้งด้วยเครื่องอบรักษาภายในตัวอย่างสูญญากาศ ก็มีค่าลดลง เช่นกัน โดยลดลงจาก 1.78 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยกรัมเหลือ 0.95 และ 0.91 มิลลิกรัมต่อหนึ่งร้อยกรัม ตามลำดับ นอกจากนี้ ปีะมาศ (2550) รายงานว่า นำใบบัวบกที่ผ่านความดันสูงยังจะมีปริมาณคลอโรฟิลล์มากกว่า นำใบบัวบกที่ผ่านการพาสเจอร์ไซด์ โดยอุณหภูมิของการเก็บรักษาและระยะเวลาการเก็บรักษามีผลต่อการเปลี่ยนแปลงปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) และ Gross (1987) พบว่าปริมาณคลอโรฟิลล์ทั้งหมดในน้ำผลไม้สักดบรรจุกระป่องเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 10°C จะมีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ในวันที่ 3 ของการเก็บรักษา และจะมีค่าลดลงอย่างรวดเร็วเมื่อเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 27°C



หมายเหตุ: ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในกราฟเส้นเดียวกัน แสดงค่าความแตกต่างกันของข้อมูลอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95%

HP 10% sugar added = น้ำใบบัวบกสัดเจ็บเข้มข้นชนิดเติมน้ำตาล 10% แปรรูปโดยความดันสูงยิ่ง

HP without sugar added = น้ำใบบัวบกสัดเจ็บเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาลแปรรูปโดยความดันสูงยิ่ง

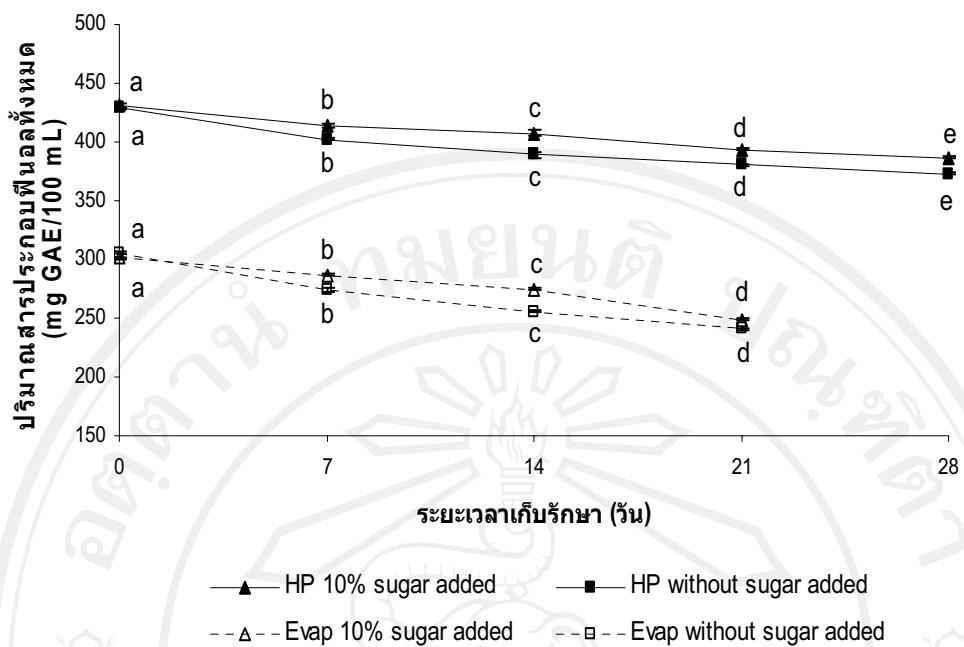
Evap 10% sugar added = น้ำใบบัวบกเจ็บเข้มข้นชนิดเติมน้ำตาล 10% แปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายในตัวอย่าง

Evap without sugar added = น้ำใบบัวบกเจ็บเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาลแปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายในตัวอย่าง

รูป 4.6 การเปลี่ยนแปลงปริมาณคลอโรฟิลล์หมุดในน้ำใบบัวบกเจ็บเข้มข้นระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C

รูป 4.7 แสดงปริมาณสารประกอบฟีโนอลทึ้งหมุดที่เหลืออยู่ในผลิตภัณฑ์น้ำใบบัวบกสัดเจ็บเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง และการเพิ่มความเข้มข้นภายในตัวอย่างให้สภาวะสุขุมญาการ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 28 และ 21 วัน ตามลำดับ พบว่าปริมาณสารประกอบฟีโนอลทึ้งหมุดในน้ำใบบัวบกเจ็บเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านกระบวนการแปรรูปทั้ง 2 วิธี มีค่าลดลงอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) เมื่อระยะเวลาการเก็บนานขึ้น โดยปริมาณสารประกอบฟีโนอลทึ้งหมุดในน้ำใบบัวบกสัดเจ็บเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่งมีค่าลดลงจาก 428.83 และ 430.69 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแกลลิกต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร เหลือ 372.62 และ

386.73 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแแกลลิกต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ ส่วนปริมาณสารประกอบฟีโนลทั้งหมดในน้ำใบบัวบกเข้มข้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายใต้สภาวะสุญญากาศก็มีค่าลดลงเช่นกัน โดยลดลงจาก 305.77 และ 301.52 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแแกลลิกต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร เหลือ 240.52 และ 248.98 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแแกลลิกต่อหนึ่งร้อยมิลลิลิตร ตามลำดับ สอดคล้องกับการศึกษาของ อรุณีและคณะ (2553) พบว่าการเก็บรักษาเยลลี่น้ำใบบัวบกที่ผ่านการอบแห้งด้วยปืนความร้อนภายใต้รังสีอัลตราไวโอเลต และการอบแห้งด้วยอินฟราเรดภายใต้สุญญากาศ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 90 วัน และ 30°C เป็นเวลา 30 วัน มีการลดลงของสารประกอบฟีโนลทั้งหมดอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p < 0.05$) เมื่อระยะเวลาการเก็บนานขึ้น โดยพบว่าปริมาณสารประกอบฟีโนลทั้งหมดในเยลลี่น้ำใบบัวบกที่ผ่านการอบแห้งด้วยปืนความร้อนภายใต้รังสีอัลตราไวโอเลต มีค่าลดลงจาก 121 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแแกลลิกต่อหนึ่งร้อยกรัม เหลือ 82.4 และ 69.1 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแกลลิกต่อหนึ่งร้อยกรัม ตามลำดับ ส่วนปริมาณสารประกอบฟีโนลทั้งหมดในเยลลี่น้ำใบบัวบกที่อบแห้งด้วยเครื่องอบแห้งอินฟราเรดภายใต้สุญญากาศ ก็มีค่าลดลงเช่นกัน โดยลดลงจาก 162 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแแกลลิกต่อหนึ่งร้อยกรัม เหลือ 104 และ 88.2 มิลลิกรัมสมมูลของกรดแแกลลิกต่อหนึ่งร้อยกรัม ตามลำดับ



หมายเหตุ: ตัวอักษรภาษาอังกฤษที่แตกต่างกันในกราฟเส้นเดียวกัน แสดงถึงความแตกต่างกันของข้อมูลอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติที่ระดับความเชื่อมั่น 95%

HP 10% sugar added = น้ำใบบัวบกสักด้วยน้ำตาล 10% แปรรูปโดยความดันสูงยิ่ง

HP without sugar added = น้ำใบบัวบกสักด้วยน้ำตาลไม่เติมน้ำตาลแปรรูปโดยความดันสูงยิ่ง

Evap 10% sugar added = น้ำใบบัวบกเข้มข้นน้ำตาล 10% แปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายในตัวอย่าง

Evap without sugar added = น้ำใบบัวบกเข้มข้นน้ำตาลไม่เติมน้ำตาลแปรรูปโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายในตัวอย่าง

รูป 4.7 การเปลี่ยนแปลงปริมาณสารประกอบฟินอลทั้งหมดในน้ำใบบัวบกเข้มข้นระหว่างการเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C

4.5.3 การเปลี่ยนแปลงคุณภาพทางจุลชีววิทยาของน้ำใบบัวบกเข้มข้นในระหว่างการเก็บรักษา

จากการวิเคราะห์คุณภาพทางจุลชีววิทยาของน้ำใบบัวบกสักด้วยน้ำตาล 10% แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง และการเพิ่มความเข้มข้นภายในตัวอย่าง ให้สามารถเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C เป็นเวลา 28 และ 21 วัน ตามลำดับ พบว่า น้ำใบบัวบกเข้มข้นที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายในตัวอย่าง มีปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดมากกว่าน้ำใบบัวบกสักด้วยน้ำตาล 10% แปรรูปโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ($p \leq 0.05$) ทึ้งนี้อาจ

เนื่องจากปริมาณจุลินทรีย์เริ่มต้นในน้ำในบัวบกเพิ่มขึ้นและปรับปรุงโดยการเพิ่มความเข้มข้นภายในสภาวะสุญญาค่าปริมาณมากกว่าน้ำในบัวบกสักด้วยการเพิ่มขึ้นที่ปรับปรุงโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง จึงทำให้ในระหว่างการเก็บรักษาพบปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดในปริมาณที่มากกว่า โดยปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดในน้ำในบัวบกสักด้วยการเพิ่มขึ้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ปรับปรุงโดยเทคนิคความดันสูงยิ่ง จะมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นเพียงเล็กน้อยในวันที่ 28 ของการเก็บรักษา โดยเพิ่มขึ้นน้อยกว่า 1 log CFU/mL ส่วนปริมาณยีสต์และรา พบร่วมค่าไม่เปลี่ยนแปลง (น้อยกว่า 1 log CFU/mL) ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา ทั้งนี้พบปริมาณแบคทีเรียโคลิฟอร์ม และเชื้อ *E. coli* ในน้ำในบัวบกเพิ่มขึ้นทุกสภาวะ มีค่าเฉลี่ยกว่า 3 MPN/mL หรือตรวจไม่พบตลอดระยะเวลาการเก็บรักษา เมื่อพิจารณาปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดในน้ำในบัวบกเพิ่มขึ้นชนิดไม่เติมน้ำตาล และชนิดเติมน้ำตาล 10% ที่ผ่านการเพิ่มความเข้มข้นภายในสภาวะสุญญาค่าในวันที่ 0 ของการเก็บรักษา พบร่วมค่าเท่ากับ 2.65 และ 2.87 log CFU/mL ตามลำดับ และมีแนวโน้มเพิ่มขึ้นอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ในวันที่ 21 ของการเก็บรักษา โดยมีค่าเพิ่มขึ้นเป็น 4.52 และ 4.86 log CFU/mL ตามลำดับ ซึ่งมีค่าเกินเกณฑ์มาตรฐานผลิตภัณฑ์ชุมชนน้ำในบัวบก (มพช.163/2552) โดย ปียะมาศ (2550) ได้รายงานว่าในน้ำในบัวบกที่ผ่านความดันสูงยิ่ง และการให้ความร้อนในระดับพาสเจอไรซ์ จะมีปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดเพิ่มขึ้น ยกเว้นน้ำในบัวบกที่ผ่านความดันสูงยิ่ง และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C จะมีปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดยีสต์และรา พบว่าน้ำในบัวบกที่ผ่านการเพิ่มความดันสูงยิ่ง และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ 4°C จะมีปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดยีสต์และรา พบว่าน้ำในบัวบกที่ผ่านความดันสูงยิ่ง และการให้ความร้อนในระดับพาสเจอไรซ์ ที่อุณหภูมิ 4°C และน้ำในบัวบกที่ผ่านการสเตอริไลซ์ เก็บรักษาที่อุณหภูมิ 40°C จะไม่พบการปนเปื้อนของเชื้อ *Staphylococcus aureus* และเชื้อ *Clostridium perfringens* ในทุกลสิ่งที่ทดลอง ตลอดระยะเวลาการเก็บรักษาเป็นเวลา 4 เดือน นอกจากนั้นปริมาณ *E. coli* พบน้อยกว่า 2.2 MPN/100 mL และยีสต์และรา พบน้อยกว่า 30 CFU/mL ในทุกลสิ่งที่ทดลอง โดยปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดในน้ำในบัวบกชนิดไม่เติมน้ำตาลจะมีค่าเพิ่มขึ้น 35 CFU/mL ในสัปดาห์ที่ 9 เป็น 187 CFU/mL ในสัปดาห์ที่ 16 ของการเก็บรักษา ตามลำดับ ส่วนตัวอย่างน้ำในบัวบกชนิดเติมน้ำตาล 10% จะมีปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมดเพิ่มขึ้นจากสัปดาห์ที่ 7 คือ 31 CFU/mL เป็น 258 CFU/mL ในสัปดาห์ที่ 16 ของการเก็บรักษา ตามลำดับ อีกทั้ง Honska *et al.* (2005) ได้ศึกษาผลของความดันสูงยิ่งต่อปริมาณจุลินทรีย์ทั้งหมด คุณค่าทางโภชนาการ รวมถึงความเข้มข้นของสาร sulforaphane ในน้ำบอร์โครี่ พบร่วมค่าให้ความดันแก่น้ำบอร์โครี่ที่ 500 MPa เป็นเวลา

10 นาที สามารถยับยั้งจุลทรรศ์ทั้งหมดลงได้มากถึง $5 \log \text{CFU/mL}$ เมื่อเปรียบเทียบกับตัวอย่างสด นอกจากนั้นผลิตภัณฑ์ยังปราศจากเชื้อแบคทีเรียโคลิฟอร์ม ยีสต์และรา และ *Salmonella species* และยังคงคุณค่าทางโภชนาการ โดยเฉพาะสาร sulforaphane ได้ และสามารถเก็บรักษาได้ถึง 30 วัน ในสภาวะอุณหภูมิแข็งเย็น (อุณหภูมิไม่เกิน 5°C)



จิรศิลป์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright © by Chiang Mai University
All rights reserved