



ผลกระทบของกระบวนการแปรรูปต่อคุณภาพน้ำมังคุดแบบเข้มข้น EFFECT OF PROCESSING METHOD ON QUALITY OF MANGOSTEEN JUICE CONCENTRATE

อรุษา เชวงสิริกิติ¹, อรุณญา เมืองเมือง¹, ธิดารัตน์ กิจบรรลือวิทย์², น้ำพรุง ชลดาธรรมกุล²

¹คณะเภสัชศาสตร์และนวัตกรรมพลิติกก้านที่การเกษตร มหาวิทยาลัยครินครินกร์โรม

²คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยครินครินกร์โรม

บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้ศึกษาผลกระทบของการทำให้ใส่จ้ำยเงอนไชเม่เพดติเนสและสภาวะการระเหย ที่มีต่อคุณภาพของน้ำมังคุดเข้มข้น โดยทำการตรวจวัดค่า สี (L^* , C^* , h), ปริมาณแอนโธไซยานิน, ร้อยละของสีจากโพลิเมอร์และปริมาณฟีโนลิกทั้งหมด พบร่วม น้ำมังคุดเข้มข้นมีปริมาณแอนโธไซยานิน ประมาณ $0.85 \pm 0.41 - 2.32 \pm 0.67$ มิลลิกรัม/100 มิลลิลิตร มีร้อยละของสีจากโพลิเมอร์ ประมาณ $64.80 \pm 9.73 - 81.88 \pm 3.98\%$ และมีปริมาณฟีโนลิกทั้งหมดประมาณ $670.61 \pm 19.62 - 891.50 \pm 148.23$ มิลลิกรัม/100 มิลลิลิตร การระเหยในสภาวะสุญญากาศป้องกันการสลายตัวของแอนโธไซยานินได้ดีกว่าการระเหยในสภาวะปกติ และการทำให้ใส่โดยใช้อุปกรณ์จะทำให้ ร้อยละของสีจากโพลิเมอร์ลดลง และมีปริมาณฟีโนลิกทั้งหมดเพิ่มขึ้น จากการประเมินคุณลักษณะทางประสาทสัมผัสโดยใช้ 9-point Hedonic scale พบร่วมน้ำมังคุดที่ใช้อุปกรณ์ร่วมกับการระเหยที่สภาวะสุญญากาศจะมีคุณลักษณะด้านสี, รสชาติ และการยอมรับโดยรวมไม่แตกต่างจากน้ำมังคุดสด

คำสำคัญ: การระเหย, การทำให้ใส่โดยใช้อุปกรณ์, น้ำมังคุดเข้มข้น

Abstract

This research studies the effect of enzymatic clarification by pectinase and evaporation methods on the quality of mangosteen juice concentrate by determining the changes of color value such as L^* , C^* , h , anthocyanin content, % polymeric color, and total phenolic content. Mangosteen juice concentrate has anthocyanin content about $0.85 \pm 0.41 - 2.32 \pm 0.67$ mg/100ml, % polymeric about $64.80 \pm 9.73 - 81.88 \pm 3.98\%$, and total phenolic about $670.61 \pm 19.62 - 891.50 \pm 148.23$ mg/100ml. The vacuum evaporation can prevent the degradation of anthocyanin better than the atmospheric evaporation. The enzymatic clarification can decrease the % polymeric color and increase the

total phenolics of mangosteen juice concentrate. Using the 9-point hedonic scale to evaluate consumer reference, the result shows that fresh mangosteen juice and mangosteen juice concentrate processed by enzymatic clarification and vacuum evaporation has no significant difference in color, flavor and acceptance score.

Keywords: evaporation, enzymatic clarification, mangosteen juice concentrate

บทนำ

มังคุดเป็นผลไม้ที่ได้รับความนิยมทั่วไปในประเทศไทยและต่างประเทศ โดยในปี พ.ศ. 2549 ประเทศไทยผลิตมังคุดได้ถึง 171,881 ตัน และส่งออก มังคุดสดแซ่บเย็นแซ่บแข็งมูลค่า 15,175 ตัน มูลค่า 277 ล้านบาท ตลาดส่งออกของมังคุดที่สำคัญ ได้แก่ จีน ญี่ปุ่น สหรัฐอเมริกา เป็นต้น ส่วนปริมาณ ที่เหลือจะขายในท้องตลาดประมาณ กิโลกรัม (กก.) ละ 12-20 บาท แต่ในปี พ.ศ. 2550 นี้ ราคา พืชผลของประเทศไทยตกต่ำอย่างหนัก โดยเฉพาะ มังคุดเหลือกิโลกรัม (กก.) ละ 2 บาท และคาดว่า จะสามารถผลิตมังคุดได้ถึง 2 แสนตัน ดังนั้น การ แปรรูปมังคุดเป็นผลิตภัณฑ์อาหารเพื่อลดการเสื่อม เสีย ยืดอายุการเก็บ เพิ่มมูลค่า รวมทั้งการพัฒนา ต่อยอดให้เป็นผลิตภัณฑ์รูปแบบออกจำหน่าย จึงเป็นสิ่งที่จำเป็นต้องศึกษาอย่างเร่งด่วนเพื่อช่วยเหลือ เกษตรกร

มังคุดประกอบด้วยสารประกอบกลุ่มฟีโนลิก หลายนินิด เช่น Phenolic acid Xanthone Tannin และ Anthocyanins สารประกอบฟีโนลิกเป็นสาร ที่พบในพืชเป็นส่วนประกอบที่สำคัญต่อระบบการ ป้องกันภัยของพืชจากปัจจัยภายนอกและสิ่งแวดล้อม ภายนอก จากการค้นคว้าและวิจัยพบว่า สารประกอบ ฟีโนลิกหรือสารโพลีฟีโนล มีคุณสมบัติในการ

ต้านอนุมูลอิสระ และการต้านจุลินทรีย์ ซึ่งสามารถ ป้องกันหรือช่วยลดการเกิดของโรคเรื้อรัง เช่น โรคมะเร็ง โรคหัวใจ โรคสีนเลือดอุดตัน โรคชา แลและโรค Parkinson เป็นต้น อรุชา เชวนลิขิต และอรัญญา มีเมือง [1] ทำการศึกษาการแปรรูป มังคุดให้เป็นน้ำมังคุดพร้อมดื่มพบว่า น้ำมังคุด มีปริมาณฟีโนลิกใกล้เคียงกับน้ำลูกแพร์ (19.6- 45.7 mg GAE/100 mL) และ ไวน์ขาว (15.1- 47.4 mg GAE/100 mL) และมีค่าน้อยกว่าไวน์แดง (70.5-117.7 mg GAE/100 mL) และน้ำ Black currant (454-610 mg GAE/100 mL) อย่างไรก็ดี อายุการเก็บของผลิตภัณฑ์ประมาณไม่ต่ำกว่า 3 เดือนในอุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส และอุณหภูมิห้อง แต่น้ำมังคุดที่เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องจะมีการ เปลี่ยนแปลงทางลักษณะกายภาพอย่างชัดเจน อย่างไรก็ดีในการเพิ่มความหลากหลายของ ผลิตภัณฑ์ของมังคุด น้ำผลไม้เข้มข้นเข้ามา มีบทบาทเพิ่มขึ้นเนื่องจากลูกนำมาใช้เป็นวัตถุดิบ ในการแปรรูปน้ำผลไม้พร้อมดื่มในอุตสาหกรรม อาหารรวมทั้งถูกนำไปใช้เป็นวัตถุดิบในการผลิต น้ำผลไม้และคอกเทลตามร้านอาหารและโรงแรม การผลิตน้ำผลไม้เข้มข้นสามารถทำได้โดยการนำ ผลไม้แท้ไปต้มภายใต้สภาพสุญญากาศเพื่อระเหย น้ำออกไปบางส่วนโดยตรงสัดส่วนของปริมาณน้ำ

ที่ลดลงไปนั้นจะต้องไม่น้อยกว่าร้อยละ 50 MoBhammer และคณะ [2] ศึกษาผลกระทบของการแปรรูปน้ำแก้วมังกรเข้มข้นและน้ำแก้วมังกรผง ประกอบด้วยการบีบอัด และทำให้ใสโดยใช้ออนไซเมร์และนำไปผ่านเครื่องระเหยพบว่ามีการเกิดสีน้ำตาลในผลิตภัณฑ์ที่ได้ Maskan [3] ศึกษาผลของการระเหยต่อการเปลี่ยนแปลงของสีในน้ำทับทิบเข้มข้นพบว่า การระเหยภายใต้ภาวะสูญญากาศทำให้เกิดการเปลี่ยนแปลงของสีมากกว่าการระเหยโดยใช้พลังงานไมโครเวฟหรือภายใต้ความดันปกติ

วัตถุประสงค์ของการวิจัย

งานวิจัยนี้จึงมีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาผลกระทบของการทำให้ใสด้วยออนไซเมร์เพคตินส์และสภาวะการระเหยต่อค่าสี ปริมาณแอนโธไซยานิน ปริมาณฟีโนลิกทั้งหมดและคุณลักษณะจากการประเมินทางปราสาทสัมผัสของน้ำมังคุดเข้มข้น

อุปกรณ์และวิธีดำเนินการวิจัย

1. วิธีการผลิตน้ำมังคุด

นำตัวอย่างมังคุดที่择选แล้วมาล้างน้ำ เช็ดออก จากนั้นผ่าครึ่งมังคุด แยกเนื้อและน้ำโดยนำเนื้อมังคุดไปลวกที่อุณหภูมิ 85 °C นาน 2 นาที และนำน้ำจากมังคุดไปให้ความร้อนที่อุณหภูมิ 85 °C นาน 2 นาที ทำให้เย็นทันทีแล้วนำทั้งเนื้อและน้ำมาปั่นแยกกาก นำน้ำมังคุดที่ได้ไปเที่ยงแยกกากโดยใช้เครื่อง Centrifuge (Falcon 6/300, UK) ความเร็ว 3,000 xg เป็นเวลา 25 นาที จะได้น้ำมังคุด

2. ศึกษาผลกระทบของออนไซเมร์และกระบวนการระเหยต่อคุณภาพของน้ำมังคุดเข้มข้น

นำน้ำมังคุด แบ่งเป็น 2 ส่วน ส่วนที่ 1 นำไปสู่ออนไซเมร์เพคตินส์ 1,000 ppm ตั้งไว้ใน Sonicator (Elma® Singen D-78224, Germany) ควบคุมอุณหภูมิที่ 40 °C เป็นเวลา 2 ชั่วโมง จากนั้นให้ความร้อนเพื่อยับยั้งออนไซเมร์ที่อุณหภูมิ 85 °C นาน 2 นาที ทำให้เย็นทันทีแล้วนำน้ำมังคุดไปเที่ยงแยกกากด้วยเครื่อง Centrifuge ที่ 3,000 xg นาน 25 นาที เก็บเฉพาะสารละลายใส่ด้านบน และนำไปผ่านกระบวนการระเหย ส่วนที่ 2 ไม่มีการใส่ออนไซเมร์ แต่ระเหยทันที วิธีการระเหยจะใช้เป็น 2 วิธี ดังนี้ วิธีที่ 1 ระเหยที่อุณหภูมิ 60 °C โดยใช้ Hot plate stirrer (จนกระทั่งวัดปริมาณของแข็งที่ละลายได้ 47° Brix จากนั้นจึงนำไปพาสเจอร์ไรซ์ที่อุณหภูมิ 90 °C นาน 2 นาที บรรจุขวดแล้วทำให้เย็นทันที และวิธีที่ 2 คือ ระเหยที่อุณหภูมิ 40 °C โดยใช้ Rotary evaporator (Buchi R 114, UK) จนกระทั่งวัดปริมาณของแข็งที่ละลายได้ 47° Brix จากนั้นจึงนำไปพาสเจอร์ไรซ์ที่อุณหภูมิ 90 °C นาน 2 นาที บรรจุน้ำมังคุดลงขวดขนาด 25 ml น้ำมังคุดเข้มข้นที่ได้จะถูกนำไปศึกษาคุณภาพทางด้านสี ในระบบ CIE LAB ด้วยเครื่องวัดสี (BYK-Gardner, Germany) นำค่าที่ได้มาทำการวิเคราะห์ค่า ความสว่าง (L^*) Chroma (C^*) และ Hue angle (h) การประเมินทางปราสาทสัมผัสด้วย 9-point Hedonic scale และ Just right scale ด้านเคมี เช่น ปริมาณสารประกอบฟีโนลิกทั้งหมด (Total phenolics) โดยวิธี Folin-Ciocalteu [4] และวิเคราะห์หาปริมาณ Anthocyanin จะทำโดย

วิธี pH-Differential และ % Polymeric [5] ค่าทั้งหมดที่ได้ถูกนำมาวิเคราะห์ทางสถิติ โดยใช้ One-Way ANOVA เปรียบเทียบความแตกต่าง

ของค่าเฉลี่ยโดยใช้ Duncan's New Multiple Range Test ที่ระดับความเชื่อมั่น 95% ด้วยโปรแกรม SPSS V.11.5

ผลการทดลองและอภิปรายผล

ศึกษาและพัฒนาระบวนการผลิตน้ำมังคุดเข้มข้น

เมื่อนำมังคุดที่ได้มาทำการล้างน้ำแข็ง แยกเปลือกเอาแต่เนื้อไปทำการปั่นแยกกากจะได้น้ำมังคุด ภายหลังการปั่นแยกกากทั้งหมด 13.33% จากมังคุดเริ่มต้นทั้งหมด จากนั้นจึงแบ่งออกเป็นส่วนๆ เพื่อนำไปผ่านกระบวนการแปรรูปเป็นน้ำมังคุดและน้ำมังคุดแบบเข้มข้น ได้ร้อยละของผลผลิตดังตารางที่ 1 จะเห็นได้ว่าน้ำมังคุดเข้มข้นจะมีผลผลิตที่น้อยกว่าเพราะการแปรรูปเป็นน้ำมังคุดแบบเข้มข้นนั้นจะต้องมีการระเหยน้ำออกไป

ตารางที่ 1 ร้อยละของผลผลิตที่ได้ภายหลังกระบวนการแปรรูปแบบต่างๆ

กระบวนการ	ร้อยละผลผลิตที่ได้จาก มังคุดสด (%)
น้ำมังคุด	5.93
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะปกติ	1.91
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะปกติ+เอนไซม์	1.89
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะสุญญากาศ	3.34
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะสุญญากาศ+เอนไซม์	3.30

ผลกระทบของสภาวะการระเหยและเอนไซม์ที่มีต่อคุณภาพทางกายภาพและเคมีของน้ำมังคุดเข้มข้น

กระบวนการระเหยน้ำมังคุดที่สภาวะปกติ อุณหภูมิ 60° มีผลต่อปริมาณ Monomeric anthocyanin ในน้ำมังคุดเข้มข้น 47° Brix โดยทำให้ปริมาณ Monomeric anthocyanin ลดลงมากกว่า การระเหยภายใต้สภาวะสุญญากาศ อุณหภูมิ 40°

เนื่องจากใช้อุณหภูมิที่สูงกว่าในการระเหยน้ำออก (ดังตารางที่ 2)

นอกจากนั้นเอนไซม์มีผลทำให้ % Polymeric color ลดลง และ ปริมาณสารฟีโนลิกเพิ่มขึ้น (ดังตารางที่ 3) อาจเนื่องจากเอนไซม์จะช่วยทำลายผนังเซลล์จึงเพิ่มประสิทธิภาพในการสกัดสารฟีโนลิก ลงสู่น้ำผลไม้ [6-7]

เมื่อพิจารณาค่าสี (L^*, C^*, h) พบว่า กระบวนการระเหยที่สภาวะสุญญากาศจะทำให้ค่า L^* เพิ่มมากขึ้นกว่าการระเหยที่สภาวะปกติ เนื่องจากการระเหยที่สภาวะสุญญากาศเป็นการระเหยที่ใช้อุณหภูมิต่ำเพียง 40°C ซึ่งการใช้อุณหภูมิสูงจะทำให้เกิดการเสื่อมลายของรงค์วัตถุ แอนโธไซยานินซึ่งจะทำให้ค่า L^* ลดลง [8] รวมถึงการใช้อ่อนไชม์จะมีผลทำให้ค่า L^* มากขึ้นกว่าการไม่ใช้อ่อนไชม์ ดังนั้น การใช้การระเหยที่สภาวะ

สุญญากาศร่วมกับการใช้อ่อนไชม์จะทำให้น้ำมังคุดเข้มข้นมีสีที่สว่างมากที่สุดอย่างไรก็ได้ การใช้อ่อนไชม์จะทำให้ค่า C^* และค่า h เพิ่มขึ้นมากกว่าการไม่ใช้อ่อนไชม์อย่างมีนัยสำคัญที่ระดับความเชื่อมั่น 95% จึงทำให้น้ำมังคุดเข้มข้นมีสีที่เปลี่ยนไปและเข้มข้น (ดังตารางที่ 4) อาจเนื่องจากการใช้อ่อนไชม์จะช่วยทำลายผังเซลล์ของพืชทำให้สารฟินอลิกสารฟินอลิกอื่นๆ ในปริมาณที่มากขึ้น และส่งผลกระทบต่อค่าสีที่วัดได้ [6-7]

ตารางที่ 2 ปริมาณ Monomeric anthocyanin, % Polymeric anthocyanin และปริมาณสารฟินอลิกของน้ำมังคุดแบบเข้มข้น 47° Brix

กระบวนการ	สารสำคัญ	Monomeric anthocyanin (mg/100ml)	% Polymeric anthocyanin	ปริมาณสารฟินอลิก (mg/100ml)
1. น้ำมังคุดแบบเข้มข้นที่ระเหยสภาวะปกติ	1.32 ± 0.18	81.88 ± 3.98	670.61 ± 19.62	
2. น้ำมังคุดแบบเข้มข้นที่ใช้อ่อนไชม์ร่วมกับการระเหยที่สภาวะปกติ	0.85 ± 0.41	68.34 ± 10.44	891.50 ± 148.23	
3. น้ำมังคุดแบบเข้มข้นที่ระเหยที่สภาวะสุญญากาศ	2.32 ± 0.67	79.35 ± 6.22	704.91 ± 198.01	
4. น้ำมังคุดแบบเข้มข้นที่ใช้อ่อนไชม์ร่วมกับการระเหยที่สภาวะสุญญากาศ	2.20 ± 0.53	64.80 ± 9.73	813.38 ± 39.44	

ตารางที่ 3 ค่าความสว่าง (L^*), Chroma (C^*) และ Hue angle (h) ของน้ำมังคุดแบบเข้มข้น 47° Brix

กระบวนการ	ค่าสี	ค่า L^*	ค่า C^*	ค่า h
1. น้ำมังคุดแบบเข้มข้นที่ระเหยสภาวะปกติ	14.69 ± 0.72	7.92 ± 0.31	29.56 ± 3.20	
2. น้ำมังคุดแบบเข้มข้นที่ใช้อ่อนไชม์ร่วมกับการระเหยที่สภาวะปกติ	16.42 ± 0.64	11.80 ± 2.64	39.78 ± 6.22	
3. น้ำมังคุดแบบเข้มข้นที่ระเหยที่สภาวะสุญญากาศ	16.79 ± 0.78	8.94 ± 0.27	30.24 ± 3.86	
4. น้ำมังคุดแบบเข้มข้นที่ใช้อ่อนไชม์ร่วมกับการระเหยที่สภาวะสุญญากาศ	17.18 ± 1.09	11.66 ± 0.75	39.06 ± 2.70	

เมื่อนำน้ำมังคุดที่ผ่านกระบวนการแปรรูปทั้ง 5 แบบเจือจางให้มีของแข็งที่ละลายน้ำได้เท่ากับน้ำมังคุด 100% คือ 15° Brix ไปทำการทดสอบทางปราสาทสัมผัสเบรียบเทียบกับน้ำมังคุด 100% โดยใช้ 9-point Hedonic scale พบว่า น้ำมังคุด 100% และน้ำมังคุดที่ระเหยภายใต้สภาวะสุญญากาศทั้งใช้และไม่ใช้อ่อนไชม์ได้รับการยอมรับทางด้านสีมากที่สุด และน้ำมังคุดที่ระเหยภายใต้สภาวะสุญญากาศ+เออนไชม์

สุญญากาศร่วมกับการใช้อ่อนไชม์ ได้รับการยอมรับด้านรสชาติมากที่สุด (ดังตารางที่ 4) เมื่อทำการทดสอบทางปราสาทสัมผัสแบบ Just right scale พบว่า ผู้บริโภครู้สึกว่าน้ำมังคุดแบบเข้มข้นที่ใช้อ่อนไชม์ร่วมกับการระเหยที่สภาวะสุญญากาศมีสีความขุ่น และรสชาติใกล้เคียงกับน้ำมังคุด (ดังภาพที่ 1 และตารางที่ 5) ในขณะที่น้ำมังคุดที่ระเหยโดยสภาวะปกติจะมีสีเข้มเกินไป

ตารางที่ 4 ผลการทดสอบทางปราสาทสัมผัสของน้ำมังคุด และน้ำมังคุดเข้มข้นที่นำไปเจือจางเป็น 15° Brix โดยใช้ 9-point Hedonic scale

กระบวนการ	คุณลักษณะ	สี	รสชาติ	การยอมรับโดยรวม
1. น้ำมังคุด	$7.30^a \pm 1.34$	$5.43^{bc} \pm 2.01$	$4.97^a \pm 1.65$	
2. น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะปกติ	$4.13^c \pm 1.76$	$3.20^d \pm 1.67$	$3.10^c \pm 1.24$	
3. น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะปกติ+เออนไชม์	$4.77^c \pm 1.87$	$3.97^d \pm 1.85$	$3.60^{bc} \pm 1.57$	
4. น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะสุญญากาศระเหยที่สภาวะสุญญากาศ	$6.90^{ab} \pm 1.65$	$4.93^c \pm 1.87$	$4.20^b \pm 1.71$	
5. น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะสุญญากาศ+เออนไชม์	$7.40^a \pm 1.33$	$6.00^{ab} \pm 1.62$	$5.43^a \pm 1.70$	

หมายเหตุ: ตัวอักษรที่แสดงในแต่ละคอลัมน์แตกต่างกันแสดงว่าแตกต่างกันที่ระดับความเชื่อมั่น 95%



ภาพที่ 1 น้ำมังคุดที่ 15° Brix (1 = น้ำมังคุด, 2 = น้ำมังคุดแบบเข้มข้นที่ระเหยสภาวะปกติ, 3 = น้ำมังคุดแบบเข้มข้นที่ระเหยสภาวะสุญญากาศ, 4 = น้ำมังคุดแบบเข้มข้นที่ใช้อ่อนไชม์ร่วมกับการระเหยที่สภาวะปกติ, 5 = น้ำมังคุดแบบเข้มข้นที่ใช้อ่อนไชม์ร่วมกับการระเหยที่สภาวะสุญญากาศ)

ตารางที่ 5 ผลการทดสอบทางประสาทสัมผัสของน้ำมังคุด และน้ำมังคุดเข้มข้นที่นำไปเจือจางเป็น 15° Brix โดยใช้ Just right scale

กระบวนการ	คุณลักษณะ	สี	ความชุ่น-ใส	รสหวาน	รสเปรี้ยว
น้ำมังคุด	กำลังดี	กำลังดี	น้อยไป	กำลังดี	
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะปกติ	เข้มไป	ชุ่นไป	น้อยไป	น้อยไป	
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะปกติ+เอนไซม์	เข้มไป	ชุ่นไป	น้อยไป	กำลังดี	
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะสุญญาการ	กำลังดี	กำลังดี	น้อยไป	น้อยไป	
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะสุญญาการ+เอนไซม์	กำลังดี	กำลังดี	น้อยไป	กำลังดี	

จากการวิเคราะห์ปริมาณฟีโนลิกและค่าสี ของน้ำมังคุด และน้ำมังคุดเข้มข้นที่เจือจางให้มี ของแข็งที่ละลายน้ำได้เท่ากับน้ำมังคุด พบว่า น้ำ มังคุดแบบเข้มข้นที่ใช้เอนไซม์ร่วมกับการระเหยที่ สภาวะสุญญาการ จะมีปริมาณ Monomeric anthocyanin สูงใกล้เคียงกับน้ำมังคุด 100% หาก ที่สุดและความร้อนมีผลทำให้ปริมาณฟีโนลิกเพิ่มขึ้น [9] เท่านั้นได้จากปริมาณฟีโนลิกของน้ำมังคุดเข้มข้น

ที่สภาวะปกติมีปริมาณฟีโนลิกมากกว่าระเหยใน สภาวะสุญญาการ นอกจากนั้นการระเหยในสภาวะ ปกติจะมีค่า L^* น้อยที่สุดซึ่งแสดงว่ามีความสว่าง น้อยกว่าน้ำมังคุดอื่นๆ (ดังตารางที่ 6 และ 7) ดังนั้น การผลิตน้ำมังคุดเข้มข้นโดยการใช้เอนไซม์ร่วมกับ การระเหยในสภาวะสุญญาการ จะทำให้ได้ ผลิตภัณฑ์น้ำมังคุดที่ใกล้เคียงกับน้ำมังคุดที่ผ่าน การพาสเจอร์ไรซ์

ตารางที่ 6 ปริมาณ Monomeric anthocyanin, % Polymeric anthocyanin และปริมาณสารฟีโนลิกของ น้ำมังคุด และน้ำมังคุดเข้มข้นที่นำไปเจือจางเป็น 15° Brix

กระบวนการ	สาระสำคัญ	Monomeric anthocyanin (mg/100ml)	% Polymeric anthocyanin	ปริมาณสารฟีโนลิก (mg/100ml)
น้ำมังคุด	0.87 ^a ±0.05	68.68 ^b ±9.24	205.36 ^a ±20.55	
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะปกติ	0.5 ^d ±0.006	81.80 ^a ±4.49	231.68 ^a ±63.68	
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะปกติ+เอนไซม์	0.25 ^d ±0.13	68.45 ^b ±11.39	240.87 ^a ±62.31	
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะสุญญาการ	2.56 ^c ±0.13	84.63 ^a ±0.87	216.59 ^a ±31.41	
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะสุญญาการ+เอนไซม์	0.71 ^b ±0.21	82.04 ^a ±0.76	228.26 ^a ±59.49	

หมายเหตุ: ตัวอักษรที่แสดงในแต่ละคอลัมน์แตกต่างกันแสดงว่าแตกต่างกันที่ระดับความเชื่อมั่น 95%

ตารางที่ 7 ค่าความสว่าง (L^*), Chroma (C^*) และ Hue angle (h) ของน้ำมังคุด และน้ำมังคุดเข้มข้นที่นำไปเจือปน 15 ° Brix

กระบวนการ	ค่าสี	ค่า L^*	ค่า C^*	ค่า h
น้ำมังคุด		$17.58^b \pm 0.34$	$11.60^a \pm 0.90$	$23.38^b \pm 1.69$
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะปกติ		$16.25^e \pm 0.33$	$7.92^b \pm 0.31$	$29.55^c \pm 3.20$
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะปกติ+เอนไซม์		$17.68^d \pm 0.81$	$11.80^a \pm 2.64$	$39.78^a \pm 6.22$
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะสุญญาการ		$18.54^c \pm 0.38$	$8.94^b \pm 0.27$	$30.24^c \pm 3.86$
น้ำมังคุดเข้มข้นระเหยสภาวะสุญญาการ+เอนไซม์		$20.42^b \pm 0.18$	$11.66^a \pm 0.75$	$39.06^a \pm 2.70$

หมายเหตุ: ตัวอักษรที่แสดงในแต่ละคอลัมน์แตกต่างกันแสดงว่าแตกต่างกันที่ระดับความเชื่อมั่น 95%

สรุป

การระเหยที่สภาวะปกติ ทำให้ปริมาณเอนไซยานินลดลงในขณะที่การทำให้ใส่ด้วยเอนไซม์ทำให้ปริมาณฟีโนลิกทั้งหมดเพิ่มขึ้น น้ำมังคุดเข้มข้นที่ใช้เอนไซม์ร่วมกับสภาวะสุญญาการจะมีค่า L^* สูงกว่าแบบปกติ น้ำมังคุดเข้มข้นที่ใช้เอนไซม์ร่วมกับสภาวะสุญญาการจะมีปริมาณเอนไซยานินใกล้เคียงน้ำมังคุดสด

มากที่สุด และจากการทดสอบทางประสานสัมผัสโดยใช้ 9-point Hedonic scale พบร่วมกับการระเหยที่สภาวะสุญญาการได้รับการยอมรับด้านสีและรสชาติมากที่สุด

กิตติกรรมประกาศ

งานวิจัยนี้ได้รับทุนอุดหนุนการวิจัยจากสำนักงานกองทุนสนับสนุนงานวิจัย ประจำปี 2551

เอกสารอ้างอิง

- [1] อรุษา เชawanลิขิต; และ อรัญญา มิ่งเมือง. (2550). ปริมาณแอนโซไซยานินและปริมาณฟีโนลิกทั้งหมดของมังคุดและน้ำมังคุด. *วารสารวิทยาศาสตร์ มศว.* 23, 68-78.
- [2] Modbhammer, M.R., Stintzing, F.C., & Carle, R. (2006). Evaluation of different methods for the production of juice concentrates and fruit powders from cactus pear. *Innovative Food Science and Emerging Technologies.* 7, 275-287.
- [3] Maskan, M. (2006). Production of pomegranate (*Punica granatum* L.) juice concentrate by various heating methods: colour degradation and kinetics. *Journal of Food Engineering.* 72, 218-224.
- [4] Singleton,V.L & Rossi,J.A. (1965). Colorimetry of total phenolics with phosphomoly bdicphosphotungstic acid reagents. *American journal of enology and viticulture.* 16, 144-158.
- [5] Giusti, M.M. & Wrolstad, R.E. (2001). Current Protocols in Food Analytical Chemistry, F1.2.1–F.1.2.13. [Online]. Available: <http://www.does.org/masterli/facsample.htm>. Retrieved 30 August 2007.
- [6] Bagger-Jørgensen, R. & Meyer, A. S. (2004). Effects of different enzymatic pre-press maceration treatments on the release of phenols into blackcurrant juice. *European Food Research and Technology.* 219, 620-629.
- [7] Landbo, A. K. & Meyer, A. S. (2004). Effects of different enzymatic maceration treatments on enhancement of anthocyanins and other phenolics in black currant juice. *Innovative Food Science and Emerging Technologies.* 5, 503-513.
- [8] Rhim, J. W., Nunes, R. V., Jones, V. A. & Swartzel, K. R.(1989). Kinetics of colour change of grape juice generated using linearly increasing temperature. *Journal of Food Science.* 54, 776-777.
- [9] Dewanto, V., Wu, X. & Liu, R. H. (2002). Processed sweet corn has higher antioxidant activity. *Journal of Agricultural and Food Chemistry.* 50, 4959-4964.