

**ผลของสายพันธุ์มะเขือเทศและวิธีการสกัดໄลโคปินต่อสมบัติทางเคมี
และการภาพของมะเขือเทศผง**

กานดาวดี โนชัย¹ และ จิรา พงษ์จันดา²

มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลล้านนา เลขที่ 202 หมู่ 17 ต.พิชัย อ.เมือง จ.ลำปาง 52000

บทคัดย่อ

วัตถุประสงค์ของงานวิจัยนี้คือเพื่อศึกษาสมบัติของมะเขือเทศพันธุ์พื้นเมือง 5 สายพันธุ์ (พื้นเมืองเบอร์ 1 พื้นเมืองเบอร์ 2 เพชรชมพู สีดา และ อีเปิ่ล) และผลของวิธีการสกัดໄลโคปินที่มีต่อสมบัติทางเคมีและการภาพของมะเขือเทศผง เมื่อวิเคราะห์ส่วนประกอบทางเคมีพบว่ามะเขือเทศแต่ละพันธุ์ มีปริมาณความชื้น คาร์บอไฮเดรต ໄลโคปิน และค่าสี แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ส่วนปริมาณโปรตีน ไขมัน เส้นใย และ เต้า ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$) โดยมะเขือเทศพันธุ์อีเปิ่ลมีปริมาณໄลโคปินสูงสุด (67.61 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักมาตรฐานแห้ง) จึงคัดเลือกไปผลิตมะเขือเทศผงที่มีໄลโคปินสูง โดยนำมะเขือเทศไปลวกที่ 95 องศาเซลเซียส หรือ 121 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 5 หรือ 10 นาที แยกเนื้อมะเขือเทศด้วยเครื่องบีบแบบแรงอัด หรือแบบเกลียวทวน ระดับเอนไซม์เพคตินสแลชลูเลสที่ใช้ในการสกัดໄลโคปินเป็น 0.1, 0.2 หรือ 0.3% v/w ระยะเวลาการย้อมมะเขือเทศเป็น 1, 2 และ 3 ชั่วโมง และทดสอบระดับมอลトイเด็กซ์ตринที่เทมาสสำหรับการผลิตมะเขือเทศผงแบบเชือกแข็งที่ 0, 5, 10, 15 หรือ 20% w/w ผลการศึกษาพบว่าวิธีการแยกเนื้อมะเขือเทศ วิธีการสกัดໄลโคปินด้วยเอนไซม์ และระดับมอลトイเด็กซ์ตрин มีผลอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) ต่อปริมาณໄลโคปินในมะเขือเทศผงที่ทำแห้งแบบเชือกแข็ง และการเติมมอลトイเด็กซ์ตринร้อยละ 5 โดยน้ำหนัก ได้มะเขือเทศผงที่มีคุณภาพดี โดยมีปริมาณໄลโคปินเท่ากับ 65.86 มิลลิกรัมต่อกรัม ตัวอย่างมาตรฐานแห้ง

คำสำคัญ : เอนไซม์เพคตินส / เชลลูเลสмолトイเด็กซ์ตрин / การทำแห้งแบบเชือกแข็ง

* Corresponding author. E-mail: pongjanta@rmutl.ac.th

¹ นักศึกษาปริญญาโท สาขาวิชาเทคโนโลยีการเกษตร คณะวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีการเกษตร

² ผู้ช่วยศาสตราจารย์ สาขาวิชาวิทยาศาสตร์การอาหาร สถาบันวิจัยเทคโนโลยีเกษตร

Effects of Tomato Variety and Lycopene Extraction Methods on Physicochemical Properties of Tomato Powder

Kandawadee Nochai¹ and Jirapa Pongjanta^{2*}

Rajamangala University of Technology Lanna, 202 Moo 17 Phichai Muang Lampang 52000, Thailand

Abstract

This experimental investigation describes properties of five local tomato fruit varieties (No. 1, No. 2, Phetsompoo, Srida and Eepuea) and the effects of lycopene extraction methods on the physicochemical properties of tomato powder. Physicochemical compositions showed significant differences ($p<0.05$) for moisture content, carbohydrate, lycopene content and color value in relation to the each tomato variety. The tomatoes (Eepuea variety) had the highest lycopene content (67.61 mg/100g dry basic), thus it was used to produce tomato powder with high lycopene content. The tomatoes were blanched at 95 and 121°C for 5 and 10 min and then separated either by a hydraulic press or a screw press to produce tomato pulp. The tomato pulps were analyzed for extraction yield, color value, TSS, and lycopene content. The effects of concentration (0.1, 0.2 and 0.3%) and hydrolysis time (1, 2 and 3 h) of pectinase and cellulase enzymes on tomato puree properties were studied. In addition, the optimum levels of added maltodextrin (0, 5, 10, 15 and 20 % w/w) on the quality of freeze dried tomato powder were investigated. Results of tomato powder production showed that tissue separation, enzymatically treated and freeze dried treatments exhibited significant ($p<0.05$) effect on lycopene content of tomato powder. The results indicated that the addition of 5% (w/w) maltodextrin produced good quality tomato powder. The lycopene content of the tomato powder was 65.86 mg/100 g dry sample.

Keywords : Cellulase / Freeze dried / Maltodextrin / Pectinase

* Corresponding author. E-mail: pongjanta@rmutl.ac.th

¹ Master's student, Faculty of Agricultural Science and Technology.

² Assistant Professor, Department of Food Science, Agricultural Technology Research Institute.

บทนำ

มะเขือเทศ (*Lycopersicon esculentum* Mill.) มีสารแครอทินอยู่มากซึ่งเป็นองค์ประกอบดูสีส้มแดง 2 ชนิด คือ บีตา-แคโรทีน (Beta-carotene) และไลโคปีน (Lycopene) ที่มีสมบัติไม่ล่อลวงน้ำแต่ละลายได้ในน้ำมัน และตัวทำละลายอินทรีย์ ไลโคปีนในมะเขือเทศพบมากกว่าร้อยละ 85 ขององค์ประกอบทั้งหมด [1] ไลโคปีนเป็นไฮโดรคาร์บอนที่ไม่มีวงแหวนอยู่ในโมเลกุล จัดอยู่ในกลุ่มย่อยของเคโรทินอยด์ที่มีโครงสร้างหลักประกอบด้วยไอโซพรีนซึ่งเป็นไดอีน (diene) $[CH_2=C-(CH_3)-CH=CH_2]$ มาเรียงต่อกัน 8 หน่วย มีจำนวนคาดว่ามีในโมเลกุล 40 อะตอม มีสูตรเป็น $C_{40}H_{56}$ ไลโคปีนมีสมบัติเป็นสารต้านอนุมูลอิสระที่สามารถยับยั้งอนุมูลอิสระได้อย่างมีประสิทธิภาพและป้องกันการก่อตัวของเซลล์มะเร็งในต่อมลูกหมาก ปอด และกระเพาะอาหาร [2] มีรายงานพบว่า มะเขือเทศหรือพันธุ์ 818 cherry มีปริมาณสารต้านอนุมูลอิสระในรูปของไลโคปีน แอสคอติกและฟีนอลสูง [3] และพบสารไลโคปีนบีต้าแคโรทีนสูงที่สุดในพืชต้นลักษณะเดียวกัน กรดแอสคอติก (AsA) กรด dehydroascorbic (DHA) และวิตามินซีทั้งหมด (AsA+DHA) ในมะเขือเทศ 6 สายพันธุ์ [1] นอกจากนี้ยังมีการศึกษาการให้อาหารเสริมไลโคปีนเป็นแคปซูล 15 มิลลิกรัม/วัน ในเพศชาย เป็นเวลา 8 สัปดาห์ พบว่ามีผลให้ปริมาณไลโคปีนในน้ำเหลืองเพิ่มสูงขึ้น และทำให้ลดภาวะที่มีอนุมูลอิสระมาก (oxidative stress) ป้องกันการทำลายดีเอ็นเอ โปรตีน ไขมันและโมเลกุลเจลกอในตัว [4]

ไลโคปีนในมะเขือเทศทั้งผลส่วนใหญ่พบในระดับร้อยละ 48 [5] แต่การสกัด ไลโคปีนทำได้ยากเนื่องจากมะเขือเทศมีผนังเซลล์ที่แข็ง เนื่องจากเป็นองค์ประกอบของเซลลูโลส และเพคติน โดยเพคตินเป็นส่วนประกอบที่สำคัญของผนังเซลล์ที่มีส่วนประกอบของเชลลูโลส เอมิเชลลูโลส และไกลโคโปรตีน ของผนังเซลล์พิช โดยภายในบรรจุโคโรโนพลาสต์ที่มีองค์ประกอบที่สำคัญคือ ไลโคปีนและแคโรทีน [6] ได้มีการศึกษาการสกัดไลโคปีนจากผลมะเขือเทศ พบว่าชนิดของเอนไซม์และเวลาในการย่อย มีผลต่อปริมาณไลโคปีนที่สกัดได้ [7] และมีรายงานผลการสกัดไลโคปีน จากผงกาภะมะเขือเทศโดยการย่อยด้วยเอนไซม์เพคตินเอนไซม์ 50 นาทีร่วมกับการสกัดด้วยเอทิลอะซีเตตพบว่าได้ปริมาณไลโคปีนสูงถึง 80.21 มิลลิกรัม/100 กรัม ตัวอย่าง [8, 9]

Rustia [10] รายงานการศึกษาการผลิตมะเขือเทศจากเนื้อมะเขือเทศสุก และทำแห้งด้วยวิธีการทำแห้งแบบพ่นฟอย พบร้า คุณภาพของมะเขือเทศผงชิ้นอยู่กับปริมาณสารเพิ่มปริมาณ โดยพบว่าการเติมмолตอเด็กตินที่มากกว่าร้อยละ 40 ของเนื้อมะเขือเทศ มีผลให้สมบัติการดูดซึมน้ำกลับคืนลดลง ส่วนการใช้น้ำตาลซูโครส พบร้าช่วยปรับปรุงคุณภาพในด้านการกระจายตัว และการละลายได้ แต่ดูดความชื้นเร็วเมื่อเติมน้ำตาลซูโครมากกว่าร้อยละ 20

มะเขือเทศพันธุ์พื้นเมืองมีผลขนาดเล็ก แต่มีสีแดงทั้งผล ให้ผลผลิตต่อไร่สูง (3,463 กิโลกรัม) มะเขือเทศพันธุ์พื้นเมืองยังไม่ได้มีการใช้ในระดับอุตสาหกรรมมากนัก ในช่วงฤดูกาล จึงมีราคาต่ำ ผลผลิตล้นตลาด [11] มะเขือเทศนี้จึงน่าจะนำไปสกัดไลโคปีน เพื่อเพิ่มโอกาสการนำไปใช้ประโยชน์ในเชิงการค้า งานวิจัยนี้จึงศึกษาผลของสายพันธุ์มะเขือเทศพื้นเมือง และการวิธีการผลิตมะเขือเทศที่มีไลโคปีนเป็นองค์ประกอบ เพื่อเป็นแนวทางในการใช้ประโยชน์มะเขือเทศพื้นเมือง ในเชิงอุตสาหกรรม อันจะส่งเพิ่มต่อการเพิ่มมูลค่ามะเขือเทศพื้นเมืองต่อไป

2. วิธีการทดลอง

วัสดุที่ใช้ในงานวิจัย เช่น มอลตอเด็กติน (DE 11-15) จากบริษัท Thai Foods Product International Co., Ltd., ประเทศไทยสารเคมีใช้เกรดวิเคราะห์จากบริษัท Merck, ประเทศเยอรมันนีเอนไซม์เพคตินส์ (Pectinase Ultra-SPL), และเอนไซม์เซลลูโลส (Cellulase enzyme, Cellulase 700 EGU/g) เกรดอาหารจากบริษัท Novozymes ประเทศเดนมาร์ก

2.1 ศึกษาสมบัติทางเคมีและภัยพิษของมะเขือเทศพื้นเมือง

มะเขือเทศพื้นเมือง 5 สายพันธุ์ คือ พื้นเมืองเบอร์ 1 พื้นเมืองเบอร์ 2 เพชรชมพู สีดาสัมดำเน และอีเปื้อ จากแปลงทดลอง สถาบันวิจัยเทคโนโลยีเกษตรมหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลล้านนา ช่วงเวลาการเก็บเกี่ยว คือ เดือนกรกฎาคม – กุมภาพันธ์ 2555 หลังการเก็บเกี่ยว นำไปล้างทำความสะอาด หั่นครึ่งผล ปั่นให้เป็นเนื้อเดียวกันด้วยเครื่องผสมความเร็วสูง (ยี่ห้อที่ KYUSEN รุ่น HW – CH1, Thailand) นาน 10 นาที

นำไปวิเคราะห์ปริมาณความชื้น โปรตีน ไขมัน เด็ก เส้นใย ทั้งหมด คาร์บอไฮเดรต ตามวิธีการใน AOAC [12] ตรวจสอบค่าสีด้วยระบบ CIE (L^* , a^* และ b^*) โดยใช้เครื่อง Minolta Chromameter รุ่น CT300, ประเทศญี่ปุ่น ปริมาณของเชิงที่ละลายได้ทั้งหมด Hand refractometer (ATAGO, ประเทศญี่ปุ่น) ค่าความเป็นกรด-ด่าง (pH) โดยใช้เครื่องวัดรุ่น C831 T (Consort, ประเทศเบลเยียม) และ ปริมาณไลโคปีนโดยวิธีสเปคโตรโฟโตเมตรีเตอร์ [13] โดยการสกัดไลโคปีนด้วย สารละลายที่มีส่วนผสมของสาร ละลายอะซีโนลที่มี BHT 0.05% (w/v) : เอทานอล : เชกเชน (5:5:10) ทำการแยกส่วนด้านบนที่เป็นสารสีแดง ไปวัดค่าดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 503 นาโนเมตร ด้วยเครื่องสเปคโตรโฟโตเมตรีเตอร์ ยี่ห้อ PG Instrument Limited รุ่น T80, China โดยใช้เชกเชนเป็นแบล็ค (blank) คำนวณปริมาณไลโคปีน (มิลลิกรัม/100 กรัม) = $A_{503} \times 31.2 / \text{น้ำหนักตัวอย่าง (กรัม)}$ โดย 31.2 คือค่า สัมประสิทธิ์เอกสารที่งชันของโมเลกุลไลโคปีนในเชกเชน ($17.2 \times 10^4 \text{ M}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$) ที่มวลโมเลกุล (536.9 กรัม) และ การเปลี่ยนหน่วยเป็นมาตรฐานแห้ง

นำข้อมูลการวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพและ เคมีของมะเขือเทศพื้นเมือง มาวิเคราะห์ผลทางสถิติตาม แผนการทดลองแบบสุ่มสมบูรณ์ จำนวน 3 ชั้้า วิเคราะห์ เปรียบเทียบความแตกต่างระหว่างสายพันธุ์โดยวิธี Duncan New Multiple Range Test เพื่อคัดสายพันธุ์ ที่มีไลโคปีนสูงไปศึกษาต่อไป

2.2 ศึกษาระมวิธีการเตรียมเนื้อมะเขือเทศที่เหมาะสม สำหรับการสกัดไลโคปีน

นำมะเขือเทศที่มีปริมาณไลโคปีนสูงสุดที่คัดเลือก ได้จากการทดลองที่ 2.1 ไปล้างให้สะอาด นำไปลวกที่ อุณหภูมิที่ต่างกัน 2 อุณหภูมิคือ 95 และ 121 องศา เชลเซียส ลวนนาน 5 และ 10 นาที และบีบคั้นด้วย เครื่องมือ 2 ชนิดคือ เครื่องบีบแบบแรงอัด (hydraulic press) และแบบเกลียวอัด (screw press) ได้ส่วนของเนื้อ มะเขือเทศไปตรวจสอบปริมาณผลผลิตที่ได้ทั้งหมด ค่าสี ปริมาณของเชิงที่ละลายได้ทั้งหมด ค่าความเป็นกรด-ด่าง และปริมาณไลโคปีนตามรายละเอียดในวิธีการ ข้อ 2.1

นำข้อมูลที่ได้ไปวิเคราะห์ทางสถิติตามแผนการทดลองแบบ แฟคทอเรียล 3 ปัจจัยๆ ละ 2 ระดับ ทำการทดลอง 3 ชั้้า ($2 \times 2 \times 2$) และเปรียบเทียบค่าเฉลี่ยโดยใช้ Duncan New Multiple Range Test เพื่อคัดเลือกวิธีการที่ได้ผลผลิตที่มี ปริมาณไลโคปีนสูงสุดไปศึกษาในตอนต่อไป

2.3 ศึกษาระดับของเนื้อไขมันและเวลาที่เหมาะสมในการสกัดไลโคปีนจากเนื้อมะเขือเทศ

นำเนื้อมะเขือเทศที่แยกได้ไปย่อยด้วยเอนไซม์ เพคตินे�สและเซลลูโลสที่ระดับแตกต่างกันคือความเข้มข้น ร้อยละ 0.1 0.2 หรือ 0.3 นาน 1 2 หรือ 3 ชั่วโมง ที่ อุณหภูมิ 50 องศาเซลเซียส หลังจากครบเวลาที่กำหนด หยุดการทำงานของเอนไซม์ด้วยการต้มในอ่างน้ำร้อนที่ อุณหภูมิ 95 องศาเซลเซียส นาน 5 นาที ทำให้เย็น ทันที ตรวจสอบปริมาณผลผลิตที่ได้ทั้งหมด ค่าสี ปริมาณ ของเชิงที่ละลายได้ทั้งหมด ค่าความเป็นกรด-ด่าง และ ปริมาณไลโคปีนตามวิธีการ ในข้อ 2.1 วิเคราะห์ทางสถิติ ตามแผนการทดลองแบบแฟคทอเรียล 2 ปัจจัยๆ ละ 3 ระดับ (3×3) ทำการทดลอง 3 ชั้้า และเปรียบเทียบค่า เฉลี่ยโดยใช้ Duncan New Multiple Range Test เพื่อ คัดเลือกวิธีการแยก สกัดส่วนประกอบที่ให้ปริมาณไลโคปีน สูงสุดไปศึกษาต่อไป

2.4 ศึกษาปริมาณการใช้มอลโตเด็กซ์ตرينที่เหมาะสม ในการผลิตมะเขือเทศผง

ใช้เนื้อมะเขือเทศที่สกัดมาจากข้อ 2.3 ไปศึกษาการ ใช้มอลโตเด็กซ์ตрин (maltodextrin) ผสมลงไป 2 ระดับ คือ ร้อยละ 0 5 10 15 และ 20 ของน้ำหนักของมะเขือเทศ ที่สกัดได้ เปรียบเทียบกับล่งทดลองควบคุม และนำไป อบแห้งด้วยเครื่องอบแห้งแบบแข็ง (Freeze dryer) รุ่น FD-1, (Japan) โดยใช้อุณหภูมิในการแข็งเยือกแข็ง ที่ -35 องศาเซลเซียส และที่ความดันสูญญากาศสูง เท่ากับ 132 mPa นาน 8 ชั่วโมง หลังอบแห้งนดเป็นผง นำมาห่อด้วยฟิล์มพลาสติก นำไปวิเคราะห์ค่าความหนาแน่นรวมตามกรรมวิธีใน Japonanget et.al. [14] ความสามารถในการกระจายตัวของผง [13] ค่าการพองตัว และค่าความสามารถในการละลาย [15]

3. ผลการทดลองและอภิปรายผล

3.1 สมบัติทางเคมีและทางกายภาพของผลมะเขือเทศพื้นเมือง

สมบัติทางเคมีและทางกายภาพของผลมะเขือเทศพื้นเมือง 5 สายพันธุ์แสดงในตารางที่ 1 และ 2 พบว่า ปริมาณโปรตีน ไขมัน เส้นใยทั้งหมด และ เต้า มีปริมาณ ใกล้เคียงกันโดยไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$) พぶในช่วงร้อยละ 1.22–1.84 0.02–0.16 1.53–1.92 และ 0.44–0.55 ตามลำดับ ส่วนปริมาณ ความชื้นและปริมาณคาร์บอโนylecret พぶว่าแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$) พぶในช่วงร้อยละ 92.80–94.16 และ 2.01–3.34 ตามลำดับซึ่งค่าทางเคมีของ ผลมะเขือเทศที่ศึกษาพบว่ามีค่าใกล้เคียงกันในรายงาน [16] ที่พบปริมาณความชื้น โปรตีน ไขมัน เส้นใยทั้งหมด เต้า คาร์บอโนylecretร้อยละ 93.20 1.10 0.30 1.20 0.70 และ 3.50 ตามลำดับ

ส่วนด้านค่าลีขของผลมะเขือเทศสูก พぶว่าอยู่ใน กลุ่มลีแดงส้ม พぶมีค่าความสว่างลี (L^*) แตกต่างกันอย่าง มีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$) พぶในช่วง 31.47–34.16 (ตารางที่ 2) โดยผลมะเขือเทศพันธุ์อีเป้อมีค่าสูงสุดส่วน ค่าความเป็นลีแดง (a^*) และค่าความเป็นลีเหลือง (b^*) พぶว่าไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$) ระหว่างสายพันธุ์ พぶในช่วง 16.67–20.74 และ 24.35–26.32 ตามลำดับ ซึ่งมีค่าใกล้เคียงกับรายงาน ที่ผ่านมา [17, 18] ที่พบในช่วง 20.29–28.20 และ

21.20–27.90 ตามลำดับซึ่งค่าความเป็นลีแดงของผล มะเขือเทศสูกนั้นมีรายงานว่าขึ้นอยู่กับปริมาณไลโคปีน และเบต้าแคโรทีนที่มีความแปรผันไปตามสายพันธุ์และ สภาพแวดล้อมในการปลูก [18] ในด้านปริมาณไลโคปีนใน ผลมะเขือเทศพื้นเมืองทั้ง 5 สายพันธุ์ พぶว่ามีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$) มีในช่วง 42.39– 67.61 มิลลิกรัม/100 กรัม มาตรฐานแห่ง โดยผลมะเขือเทศ พันธุ์อีเป้อ มีปริมาณไลโคปีนมากที่สุดรองลงมาคือ พันธุ์ พื้นเมืองเบอร์ 2 ส่วนมะเขือเทศพันธุ์สิดามีปริมาณต่ำสุด อย่างไรก็ตามพบว่าปริมาณไลโคปีน ในการศึกษานี้มีค่าสูง กว่ารายงานที่ผ่านมา [19] ที่รายงานว่าผลมะเขือเทศสด มี ปริมาณไลโคปีนในช่วง 21.03 – 47.44 มิลลิกรัม/100 กรัม มาตรฐานแห่ง

ผลการศึกษาค่าลีของผลมะเขือเทศสูก 5 สายพันธุ์ (ตาราง 3) พぶว่าค่าความเป็นลีแดง (a^*) มีความสัมพันธ์ ในทางบวก อย่างมีนัยสำคัญยื่งในทางสถิติ ($p\leq 0.05$) กับ ปริมาณไลโคปีน โดยมะเขือเทศที่มีค่าความเป็นลีแดงสูก มีแนวโน้มของค่าปริมาณไลโคปีนสูงขึ้นตามลำดับ ดังตัวอย่างมะเขือเทศพันธุ์อีเป้อ มีปริมาณไลโคปีนสูง ส่งผลให้ค่าความเป็นลีแดงสูงตาม ดังนั้นในการศึกษานี้ จึงคัดเลือกมะเขือเทศพันธุ์อีเป้อที่มีปริมาณไลโคปีนสูงสุด ไปใช้ในการศึกษากรรมวิธีการเตรียมเนื้อมะเขือเทศ ต่อไป

ตารางที่ 1 ส่วนประกอบทางเคมีในเนื้อมะเขือเทศพื้นเมือง 5 สายพันธุ์

สายพันธุ์	ส่วนประกอบทางเคมี (%) (น้ำหนักกรัมเปียก)						
	มะเขือเทศ	ความชื้น	โปรตีน ns	ไขมัน ns	เส้นใย ns	เต้า ns	คาร์บอโนylecret
พื้นเมืองเบอร์ 1	93.54 ± 0.4 ^{ab}	1.46 ± 0.2	0.05 ± 0.0	1.76 ± 0.1	0.55 ± 0.0	2.63 ± 0.2 ^{ab}	
พื้นเมืองเบอร์ 2	92.80 ± 0.3 ^c	1.42 ± 0.2	0.02 ± 0.0	1.92 ± 0.1	0.47 ± 0.0	3.37 ± 0.1 ^a	
เพชรชุมพู	94.16 ± 0.3 ^a	1.84 ± 0.2	0.02 ± 0.01	1.53 ± 0.1	0.44 ± 0.0	2.01 ± 0.1 ^c	
สิดาสามตำ	93.73 ± 0.2 ^a	1.52 ± 0.1	0.16 ± 0.0	1.91 ± 0.2	0.39 ± 0.0	2.43 ± 0.0 ^b	
อีเป้อ	93.34 ± 0.1 ^b	1.22 ± 0.3	0.05 ± 0.0	1.65 ± 0.1	0.43 ± 0.0	3.34 ± 0.1 ^a	

^{a-c}ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$)

a, b, c...อักษรที่ต่างกันในแนวตั้งมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$)

**ตารางที่ 2 ค่าสี ค่าความเป็นกรด-ด่าง ปริมาณของเชื้อที่ละลายได้ทั้งหมด และปริมาณไลโคปีนในมะเขือเทศ
พื้นเมือง 5 สายพันธุ์**

สายพันธุ์ มะเขือเทศ	ค่าสี			pH	TSS (°Brix)	Lycopene (mg/100g dry basic)
	L*	a*	b*			
พื้นเมืองเบอร์ 1	32.33±1.1 ^{ab}	19.74±3.8 ^{bc}	26.16±1.3 ^{ns}	4.02 ^{ns}	4.65 ^{ns}	55.02±5.29 ^b
พื้นเมืองเบอร์ 2	31.47±1.3 ^b	20.74±1.4 ^b	24.53±1.2	4.22	4.65	56.12±8.32 ^b
เพชรชุมพู	34.16±1.5 ^a	16.67±4.1 ^d	24.35±0.9	4.03	4.55	46.56±6.31 ^e
สีดาสามคำ	33.41±1.2 ^{ab}	19.81±4.6 ^{bc}	24.72±1.7	4.07	4.65	42.39±3.80 ^d
อีเปิล	34.00±1.4 ^a	23.84±3.6 ^b	26.32±2.7	3.94	4.90	67.61±5.90 ^a

^{ns}ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$)

^{a, b, c, d, e} อักษรที่ต่างกันในแนวตั้งมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$)

**ตารางที่ 3 ค่าสหสัมพันธ์ระหว่างสมบัติทางกายภาพและทางเคมีในมะเขือเทศบดพันธุ์พื้นเมือง
จำนวน 5 สายพันธุ์**

	L*	a*	b*	pH	TSS	Lycopene
L*	-	-0.631**	0.332*	-0.426*	0.131*	-0.176*
a*		-	-0.223*	0.132*	0.103*	0.559**
b*			-	-0.303*	0.068*	-0.005*
pH				-	-0.447*	-0.197*
TSS					-	0.178*
Lycopene						-

* ค่าสหสัมพันธ์ที่ต่างกันอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับ 0.05 (2-tailed) N= 20

** ค่าสหสัมพันธ์ที่ต่างกันอย่างมีนัยสำคัญที่ระดับ 0.01 2-tailed N= 20

3.2 ผลของกรรมวิธีการเตรียมเนื้อมะเขือเทศที่เหมาะสมสำหรับการสกัดໄลโคลปิน

ผลของกรรมวิธีการเตรียมเนื้อมะเขือเทศที่เหมาะสมสำหรับการสกัดໄลโคลปินต่อปริมาณร้อยละของผลผลิตค่าสี และปริมาณໄลโคลปิน แสดงในตารางที่ 4 และรูปที่ 1 พบว่าปัจจัยด้านอุณหภูมิ และเวลาในการให้ความร้อนไม่มีผลอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$) ต่อปริมาณร้อยละของผลผลิต ค่าสี และปริมาณໄลโคลปิน แต่ชนิดของเครื่องมือแยกสกัด และปัจจัยร่วมระหว่าง อุณหภูมิ-เวลา ในการให้ความร้อน และชนิดของเครื่องมือที่ใช้ในการแยกเนื้อมะเขือเทศมีผลอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$) พบว่าการลวกที่อุณหภูมิ 95 องศาเซลเซียส นาน 10 นาที แล้วแยกเนื้อมะเขือเทศด้วยเครื่องแยกแบบเกลียวหมุน ปริมาณໄลโคลปินมากที่สุด (44.65 มิลลิกรัม/100 กรัม

มาตรฐานแห้ง) มีปริมาณผลผลิตที่ได้ร้อยละ 84.50 และมีค่าความลวงของสี ค่าความเป็นสีแดง และค่าความเป็นสีเหลือง ที่ระดับ 22.66 15.70 และ 21.84 ตามลำดับ ซึ่งปริมาณໄลโคลปินที่สูงนี้ เป็นผลมาจากการแยกแบบเกลียวขัด ทำให้เซลล์เนื้อยื่นเยื่อมะเขือเทศแตกหักออกมากกว่าเครื่องบีบแบบแรงขัดที่บีบเนื้อมะเขือเทศผ่านผ้ารองมีเนื้อมะเขือเทศออกมากอย่างมีปริมาณໄลโคลปินต่ำ ซึ่งมะเขือเทศพันธุ์พื้นเมืองที่ใช้ในการวิจัยนี้มีผิวเปลือกนอกที่บางและพับ รงค์ตัดดูสีแดงในส่วนของเนื้อมะเขือเทศมากดังนั้นจึงคัดเลือกวิธีการเตรียมเนื้อมะเขือเทศ โดยการลวกที่อุณหภูมิ 95 องศาเซลเซียส นาน 10 นาที แล้วแยกเนื้อมะเขือเทศด้วยเครื่องแยกแบบเกลียวหมุนไปเป็นวัตถุดิบในการศึกษาลักษณะที่เหมาะสมในการสกัดໄลโคลปิน ด้วยเงื่อนไขมีต่อไป

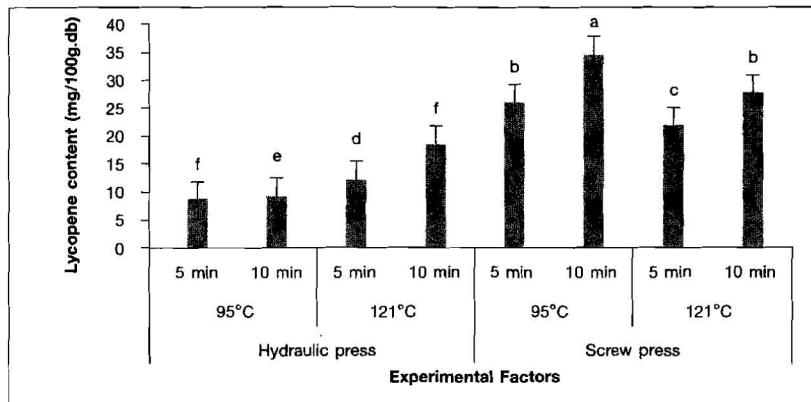
ตารางที่ 4 ผลของอุณหภูมิและเวลาในการให้ความร้อน และชนิดเครื่องมือแยกสกัดเนื้อมะเขือเทศ ที่มีต่อปริมาณผลผลิตที่สกัดได้ ค่าสีและปริมาณของเชิงที่ละลายได้ทั้งหมดในเนื้อมะเขือเทศ

Treatments			Puree	Color value			TSS
Heating temperature	Heating time	separation equipment	yield (%)	L*	a*	b*	(°Brix)
Temperature (Total mean)	at 95°C		76.12 ^{ns}	20.00 ^{ns}	8.05 ^{ns}	15.17 ^{ns}	3.89 ^{ns}
	at 121 °C		77.62	20.50	8.50	18.75	4.20
Heating time (Total mean)	at 5 min		76.62 ^{ns}	20.26 ^{ns}	8.12 ^{ns}	16.45 ^{ns}	4.04 ^{ns}
	at 10 min		77.12	20.24	8.43	17.47	4.06
Equipment (Total mean)	Hydraulic P.		84.80 ^a	19.70 ^b	2.93 ^b	13.66 ^b	3.56 ^{ns}
Screw P.			72.00 ^b	24.80 ^a	13.64 ^a	23.81 ^a	4.48
95°C	5 min	Hydraulic P.	93.00 ^a	17.64 ^c	3.84 ^d	12.64	3.52 ^e
		Screw P.	56.54 ^f	23.15 ^a	11.38 ^c	18.44 ^b	4.26 ^b
95°C	10 min	Hydraulic P.	84.50 ^b	17.05 ^c	1.31 ^e	7.26 ^d	3.52 ^e
		Screw P.	71.50 ^e	22.66 ^{ab}	15.70 ^a	21.84 ^b	4.27 ^a
121°C	5 min	Hydraulic P.	77.10 ^c	18.54 ^c	3.67 ^d	13.25 ^c	3.39 ^d
		Screw P.	78.50 ^c	22.77 ^{ab}	13.61 ^b	21.98 ^b	5.00 ^d
121°C	10 min	Hydraulic P.	77.55 ^c	17.80 ^c	2.92 ^d	24.22 ^a	3.44 ^e
		Screw P.	75.50 ^d	20.62 ^b	13.81 ^b	20.62 ^b	5.00 ^b

^{ns}ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$)

a, b, c... อักษรที่ต่างกันในแนวตั้งมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$)

สำนักหอสมุดและศูนย์สารสนเทศวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี



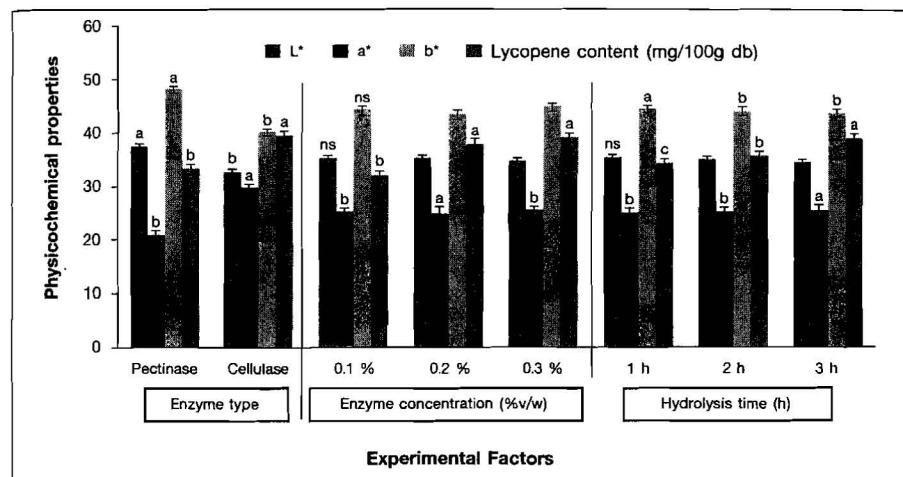
a, b....อักษรที่ต่างกันมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

รูปที่ 1 ผลของอุณหภูมิและเวลาในการให้ความร้อน และชนิดเครื่องมือแยกสกัดเนื้อมะเขือเทศที่มีต่อปริมาณไลโคปินในเนื้อมะเขือเทศ

3.3 ผลกระทบดับเบลยูไซม์และเวลาที่เหมาะสมในการสกัดไลโคปินจากเนื้อมะเขือเทศ

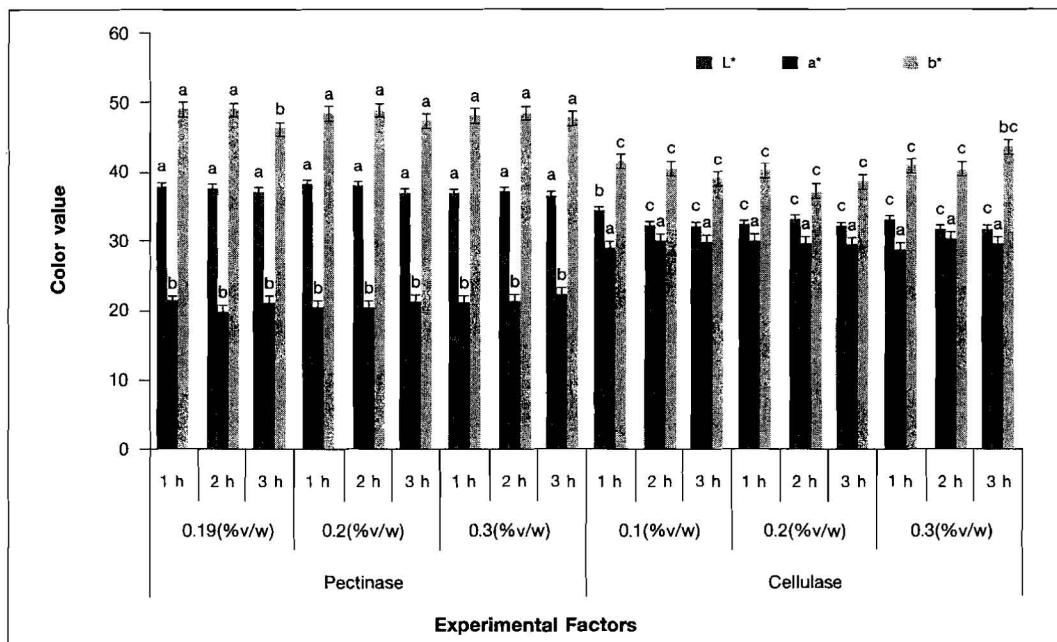
ผลการเปรียบเทียบประสิทธิภาพการย่อยสกัดไลโคปินจากเนื้อมะเขือเทศ ที่แยกได้จากวิธีการในการทดลองที่ 3.2 ด้วยเอนไซม์เพคตินส์ และเซลลูโลส ที่ระดับความเข้มข้นและระยะเวลาในการย่อยที่ต่างกัน แสดงใน รูปที่ 2 และ 3 พบว่าปัจจัยด้านชนิดของเอนไซม์ มีผลต่อค่าส่วน率ของสี (L^*) ค่าความเป็นสีแดง (a^*) ค่าความเป็นสีเหลือง (b^*) และปริมาณไลโคปินอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยมีค่าในช่วง 31.91 – 37.96, 19.83 – 30.42 และ 37.49 – 49.01 และ 23.90 – 55.07 มิลลิกรัมต่อ 100 กรัมน้ำหนักแห้ง ตามลำดับ พบร่วมกันว่าเนื้อมะเขือเทศที่ย่อยด้วยเอนไซม์เซลลูโลส มีค่าสี a^* และ b^* และปริมาณไลโคปินสูงกว่าเนื้อมะเขือเทศ ย่อยด้วยเอนไซม์เพคตินส์ทั้งนี้เนื่องจากเอนไซม์เพคตินส์ มีสมบัติในการย่อยสลายสารเพคตินที่หุ้มเซลล์เนื้อมะเขือเทศออกส่วนเอนไซม์เซลลูโลสมีสมบัติในการย่อยสลายเซลล์เนื้อมะเขือเทศทำให้ไลโคปินที่แทรกอยู่ในเซลล์เคลื่อนที่ออกมากกว่า [20, 21] ส่วนปัจจัยด้านความ

เข้มข้นของเอนไซม์ และระยะเวลาในการย่อยพบว่าไม่มีผลต่อค่าความส่วน率ของสี (L^*) ค่าความเป็นสีเหลือง (b^*) แต่มีผลต่อค่าความเป็นสีแดง (a^*) และ ปริมาณไลโคปิน ในเนื้อมะเขือเทศ แต่มีแนวโน้มเพิ่มขึ้นตามระดับเอนไซม์ และเวลาการย่อยที่เพิ่มขึ้นส่วนค่าสี L^* และ b^* มีแนวโน้มลดลงเมื่อปริมาณเอนไซม์เพิ่มมากขึ้นและระยะเวลาอยู่นานขึ้นส่วนปัจจัยร่วมระหว่างชนิดเอนไซม์ความเข้มข้นของเอนไซม์และระยะเวลาการย่อยต่อค่าสีและปริมาณไลโคปินพบว่าการสกัดไลโคปินจากเนื้อมะเขือเทศโดยการย่อยด้วยเอนไซม์เพคตินส์ที่ระดับร้อยละ 0.3 นาน 2 ชั่วโมงมีปริมาณไลโคปินไม่แตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$) กับสิ่งทดลองที่ย่อยนาน 3 ชั่วโมง ส่วนตัวอย่างที่ย่อยด้วยเอนไซม์เซลลูโลสที่ระดับร้อยละ 0.2 นาน 3 ชั่วโมง มีปริมาณไลโคปิน (54.88 มิลลิกรัม/100 กรัมตัวอย่างมาตรฐานแห้ง) จึงตัดเลือกสิ่งทดลองที่ย่อยด้วยเอนไซม์เพคตินส์ที่ระดับร้อยละ 0.3 นาน 2 ชั่วโมง และนานไปย่อยต่อด้วยเอนไซม์เซลลูโลสที่ระดับร้อยละ 0.2 นาน 3 ชั่วโมง ไปเตรียมผลมะเขือเทศเพื่อผลิตไลโคปินหลังจากมะเขือเทศด้วยวิธีการทำแห้งแบบแช่เยือกแข็ง



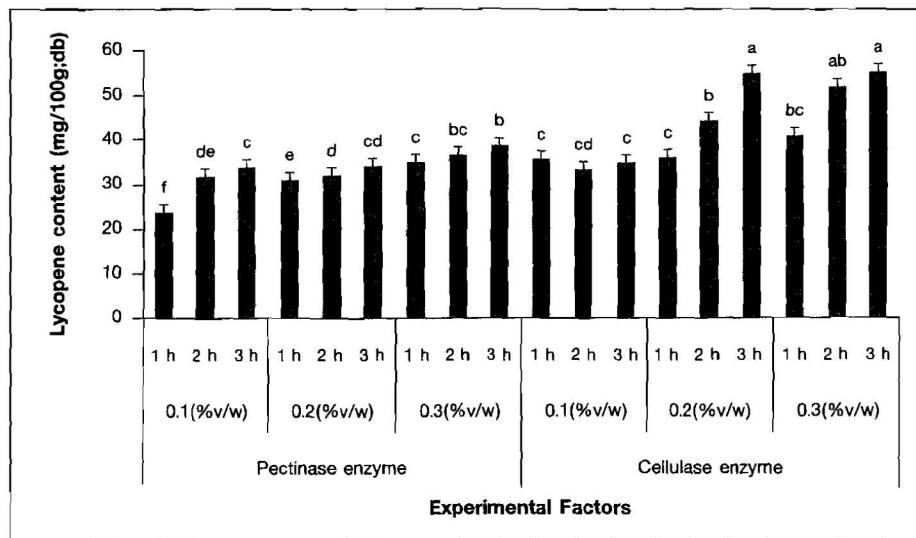
a, b... อักษรที่ต่างกันมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

รูปที่ 2 ผลรวมของปัจจัยด้านชนิดเอนไซม์ ความเข้มข้น และระยะเวลาในการย่อย ที่มีต่อค่าลีและปริมาณไลโคปินในเนื้อมะเขือเทศ



a, b... อักษรที่ต่างกันมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

รูปที่ 3 ผลของปฏิกิริยาสัมพันธ์ระหว่างชนิดเอนไซม์ ความเข้มข้น และระยะเวลาในการย่อย ที่มีต่อค่าลีเนื้อมะเขือเทศ



a, b, c, d, e, f อักษรที่ต่างกันมีความแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$)

รูปที่ 4 ผลของปฏิกิริยาสัมพันธ์ระหว่างชนิดเอนไซม์ ความเข้มข้น และระยะเวลาในการย่อย ที่มีต่อปริมาณไลโคปีนในเนื้อมะเขือเทศ

3.4 ผลของปริมาณмолโตเด็กซ์ตรินที่มีต่อค่าสีและปริมาณไลโคปีนในมะเขือเทศ

ผลการเติมмолโตเด็กซ์ตรินที่ระดับ 0 5 10 15 และ 20 ของสารละลายน้ำมะเขือเทศ ที่ผ่านการสกัดไลโคปีนด้วยการย่อยด้วยเอนไซม์เพคตินส์ที่ระดับร้อยละ 0.3 (v/w) นาน 2 ชั่วโมง และทำการย่อยต่อด้วยเอนไซม์เซลลูลอสท์ที่ระดับร้อยละ 0.2 (v/w) นาน 3 ชั่วโมง ได้ผลดังแสดงในตารางที่ 5 และ 6 พบว่ามะเขือเทศผงที่ได้มีปริมาณผลผลิตมะเขือเทศผงที่ได้ปริมาณความชื้นปริมาณไลโคปีน ค่าสี L^* , a^* และ b^* ความหนาแน่น (กรัม/มิลลิลิตร) และค่าการกระจายตัวและกำลังการพองตัว (กรัม/กรัม) แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p \leq 0.05$) โดยค่าคุณภาพดังกล่าวมีแนวโน้มลดลงเมื่อเพิ่มปริมาณ

молโตเด็กซ์ตรินส่วนค่าร้อยละของการละลายได้พบว่าไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p > 0.05$) เลือกตัวอย่างมะเขือเทศผงที่เติมмолโตเด็กซ์ตรินที่ระดับร้อยละ 5 ซึ่งมีสมบัติทางเคมีและกายภาพที่ดี ไม่เจ็บตัวเป็นก้อนเมื่อเก็บในถุงอลูมิเนียมฟลอร์ ณ อุณหภูมิห้องนาน 1 เดือน ยังมีปริมาณไลโคปีน 65.86 มิลลิกรัม/100 กรัมมาตรฐานแห้ง ความชื้นร้อยละ 13.54 ให้ปริมาณผลผลิตมะเขือเทศผงที่ได้ร้อยละ 9.94 ของสารสกัดไลโคปีนเริ่มนั่น มีค่าสี L^* , a^* และ b^* เท่ากับ 52.06 25.43 25.43 มีค่าความหนาแน่น ค่าการกระจายตัว และกำลังการพองตัว 0.27 (กรัม/มิลลิลิตร), 80 และ 2.94 (กรัม/กรัม) ตามลำดับ

ตารางที่ 5 ผลของระดับมอลโตรเด็กซ์ตринที่มีต่อปริมาณผลผลิตที่ได้ ปริมาณความชื้น และปริมาณไลโคปีนในมะเขือเทศผงที่ทำแห้งแบบแข็งเยื่อแข็ง

Maltodextrin addition (% w/w)	Production yield (%)	Moisture content (%)	Lycopene content (mg/100gdb)
0	4.73±0.98 ^a	16.73±0.06 ^d	79.88±7.29 ^d
5	9.94±0.74 ^d	13.54±0.46 ^c	65.86±0.87 ^b
10	15.65±0.54 ^c	7.52±0.33 ^b	30.08±0.79 ^c
15	22.12±0.88 ^b	4.98±0.06 ^a	19.80±1.22 ^d
20	25.13±0.73 ^a	4.35±0.21 ^a	11.31±1.46 ^d

a, b,... อักษรที่ต่างกันในแนวตั้งมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\leq 0.05$)

ตารางที่ 6 ผลของระดับมอลโตรเด็กซ์ตринที่มีต่อสมบัติทางกายภาพของมะเขือเทศผงที่ทำแห้งแบบแข็งเยื่อแข็ง

Maltodextrin addition (% w/w)	Color			Bulk density (g/mL)	Dispensa- bility (%)	Swelling power (g/g)	Solubility (%)
	L*	a*	b*				
0	48.40 ^a	28.50 ^a	39.03 ^a	0.25 ^a ±0.00	100 ^a ±0.00	3.90 ^a ±0.08	4.86±0.00 ^{ns}
5	52.06 ^b	25.43 ^b	35.61 ^b	0.27 ^d ±0.01	80 ^b ±0.00	2.94 ^b ±0.05	4.86±0.04
10	63.29 ^c	18.12 ^c	32.46 ^c	0.40 ^a ±0.01	46 ^c ±0.00	1.88 ^c ±0.10	4.86±0.03
15	68.20 ^d	14.06 ^d	30.58 ^d	0.36 ^b ±0.01	30 ^d ±1.41	1.40 ^d ±0.22	4.85±0.04
20	71.32 ^e	11.76 ^e	28.81 ^e	0.34 ^c ±0.01	25 ^e ±0.00	1.35 ^d ±0.16	4.85±0.00

^{ns}ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p>0.05$)

a, b,... อักษรที่ต่างกันในแนวตั้งมีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญทางสถิติ ($p\geq 0.05$)

4. สรุปผลการทดลอง

ผลมะเขือเทศพื้นเมืองที่เหมาะสมในการสกัดไลโคปินคือ พันธุ์อีเปื้อ เนื่องจากมีปริมาณไลโคปินสูงสุด และมีผิวเปลือกบาง เมื่อนำไปแยกเนื้อมะเขือเทศโดยการลวกที่ผลมะเขือเทศที่อุณหภูมิ 95 องศาเซลเซียส นาน 10 นาทีแล้ว แยกเนื้อมะเขือเทศด้วยเครื่องแยกแบบแกลีเยาทั่วไป นำเนื้อมะเขือเทศที่ได้ไปย่อยด้วยเอนไซม์เพคตินส์ (ร้อยละ 0.2 นาที 2 ชั่วโมง) และย่อยต่อเนื่องด้วยเอนไซม์ เชลลูเลส (ร้อยละ 0.2 นาที 3 ชั่วโมง) ทบุกการทำงานของเอนไซม์ ด้วยการต้มที่อุณหภูมิ 95 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที แล้วเติมมอลต์เด็กซ์ตрин ที่ระดับร้อยละ 5 ของสารละลาย มะเขือเทศที่ย่อยสกัดไลโคปินได้ ไปทำแห้งด้วยวิธีการทำแห้งแบบแซ่เบียกซึ่ง ผลผลิตมะเขือเทศผงที่ได้มีปริมาณไลโคปิน 65.86 มิลลิกรัม/100 กรัมตัวอย่าง มาตรฐานแห้ง

5. กิตติกรรมประกาศ

คณะกรรมการขอขอบคุณโครงการส่งเสริมการผลิตผลงานวิจัย ในกลุ่ม Hands on Researcher Track 2 (สัญญาเลขที่ HR# 2L-011) มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลล้านนา ที่สนับสนุนงบประมาณการดำเนินงานและเผยแพร่ผลงานวิจัย

6. เอกสารอ้างอิง

- Riad, I., Chafik, H., Marcello, S. L., Imen, T., and Giuseppe D., 2011, "Antioxidant activity and bioactive compound changes during Fruit ripening of high lycopene tomato cultivars", *Journal of Food Composition and Analysis*, Vol. 24, pp: 588–595.
- Stahl, W., and Sies, H., 1996, "Perspective in Biochemistry and Biophysics, Lycopene: a Biologically Important Carotenoid for Humans", *Journal of Biochemistry Biophysics*, Vol. 336, pp. 1-9.
- Binoy, G., Charanjit, K., Khurdiya, D.S., Kapoor, H.C., 2004, "Antioxidants in tomato (*Lycopersicum esculentum*) as a function of genotype", *Journal of Food Chemistry*, Vol. 84, pp. 45–51.
- Kim, J.Y., Paik, J.K., Kim, O.Y., Park, H.P., Lee, J.H., Jang, Y., Lee, J.H., 2011, "Effects of lycopene supplementation on oxidative stress and markers of endothelial function in healthy men", *Atherosclerosis Journal*, Vol. 215, pp. 189–195.
- Inmaculada, N.G., Veronica, G.V., Javier, G.A., and Periago, M., 2011, "Chemical profile, functional and antioxidant properties of tomato peel fiber", *Journal of Food Research International*, Vol. 44, pp. 1528–1535.
- Manashi, D. P., and Charu L. M., 2011, "Physicochemical properties of five different tomato cultivars of Meghalaya and their suitability in food processing", *African Journal of Food Science* Vol. 5 (12), pp. 657–667.
- Ramandeep, K.T. and Geoffrey, P. S., 2005, "Antioxidant activity in different fractions of tomatoes", *Food Research International Journal*, Vol. 38, pp. 487–494.
- Sheetal, M.C. and Laxmi, A., 2007, "Enzyme aided Extraction of Lycopene from Tomato Tissues", *Food Chemistry Journal*, Vol. 102, pp. 77–81.
- Kanyakahm, K. and Uriyapongson, J., 2010, "Lycopene extraction from tomato waste by various enzyme and organic acid", *Journal of Agricultural Science Kasetsart University*, Vol. 41(3/1) (special), pp. 289-292. (In Thai)
- Rustia, J.M. 2003. Spray-drying of tomato (*Lycopersicon esculentum* (L.) Karsten). Master thesis of University Library, University of the Philippines at Los Baños (Philippines) UPLB.
- Sotikul, A., Suwatthi, W., Boonta, T., and Manisara T., 2010, "Development and improved local tomato and pumpkin line in raining season on 2010", *Report of completed research*, ATRI, Rajamangala University of Technology Lanna, pp 60-61. (In Thai)

12. AOAC, 2005, "Official Method of Analysis AOAC International 18thed". The Association Official Analytical Chemists, Washington D.C, 850 -1030.
13. Davis, A.R., Fish, W.W. and Perkins, P., 2003, "A rapid spectrophotometric method for analyzing lycopene content in tomato product", *Journal of Postharvest Biology and Technology*. 28. 425–430.
14. Jinapong, N., Suphantharika, M. and Jamnong, P 2008, "Production of instant soymilk powders by ultra-filtration, spray drying and fluidized bed agglomeration", *Journal of Food Engineering*, Vol. 84. pp. 194-205.
15. Schoch, T.J., 1964, "Swelling Power and Solubility of Granular Starches". In: Methods in Carbohydrate Chemistry, Whistler, R.L., R.J. Smith and J.N. Be Miller (Eds.), Vol. 4, Academic Press, New York, USA., pp: 106-108.
16. Fabiano R. B.C., Derly J. H.S., Paulo C.S., 2010, "Quality of Tomato grown under a protected environment and field conditions", *IDSIA (Chile) Mayo-Agosto*. Vol. 28 (2), pp. 75 - 82.
17. Arias; R., T.C.Lee., L. Logendra and H. Janrs, 2000, "Correlation of lycopene measure by HPLC with the *L**, *a**, *b** color readings of a hydroponic tomato and the relationship of maturity with color and lycopene content", *Journal of Agricultural and Food Chemistry*, Vol. 48, pp. 1607-1702.
18. Louis C.L., Salma I.Ai H., Jube B. and Madduri V. R., 2010, "Assessment of lycopene content of fresh tomatoes (*Lycopersiconesculentum* Mill.) and tomato products in the United Emirates, *Journal of Food, Agricultural & Environment*, Vol. 8 (3&4), pp. 142-147.
19. Das, R.D., Hossain, T., Sultana, M.M., Sarwar, G.S.H.M. and Hafiz, M.H.R., 2011, "Effect of different sowing time on the quality of tomato varieties", *Bangladesh Research Publications Journal*, Vol. 6(1), pp. 46-51
20. Galicia R.M., VerdeR., Ponce E.. González R.O, SaucedoC. and Guerrero I., 2008, "stability of lycopene in cv. saladette tomatoes (*Lycopersiconesculentum* Mill.) stored under different conditions". *Revista Mexicana de IngenieríaQuímica*. Vol. 7, No. 3, pp. 253-262.
21. Tran, M.H., Nguyen, D., Zabaras L., and Vu,T.T., 2008, "Process development of Gac powder by using different enzymes and drying techniques", *Journal of Food Engineering*, Vol. 85, pp. 359–365.
22. Sheetal, M.C. and Laxmi, A., 2007, "Enzyme aided Extraction of Lycopene from Tomato Tissues", *Food Chemistry Journal*, Vol. 102, pp. 77-81