

ผลของระยะการสุกต่อคุณภาพทางกายภาพ เคมีและปริมาณแทนนินในเปลือกผลกล้วยน้ำว้า  
Effects of Ripening Stages on Physicochemical Quality and Tannin Content in  
‘Namwa’ Banana Peel Fruit

พรรณพณัช แชม<sup>1</sup> นันทชนก นันทะไชย<sup>1</sup> และอินทิรา ลิจันทรพร<sup>1</sup>  
Panpanach Cham<sup>1</sup>, Nanchanok Nantachai<sup>1</sup> and Intira Lichanporn<sup>1</sup>

Abstract

The objectives of this study were to investigate changes in physicochemical quality and tannin contents of banana (*Musa spp.* ABB ‘Namwa’) peels at different ripening stage. The ripening stage in this study were defined according to the peel color index; stage 1 (dark green), 2 (bright green), 3 (green with few yellow), 4 (more green than yellow), 5 (more yellow than green), 6 (yellow), 7 (yellow with pitting spot on the peel) and 8 (yellow and black spot in the peel). The banana peels of all stages were analyzed for moisture content, fat, ash, water activity ( $a_w$ ), color value and tannin content. The results of chemical composition showed that banana peels at ripening stage 8 had the lowest moisture content, water activity ( $a_w$ ) and tannin content. However, banana peel at ripening stage 8 showed the highest ash, protein and fat contents ( $P < 0.05$ ). In addition, the banana peel at ripening stage 1 had lower the color  $L^*$ ,  $a^*$  and  $b^*$  values than stage 2-8.

**Keywords:** Banana peel, ash, protein, tannin

บทคัดย่อ

วัตถุประสงค์ของงานวิจัยนี้เพื่อศึกษาการเปลี่ยนแปลงคุณภาพทางกายภาพ-เคมีและปริมาณแทนนินของเปลือกผลกล้วยน้ำว้า (*Musa spp.* ABB ‘Namwa’) ในระยะการสุกต่าง ๆ ระยะการสุกที่ใช้ในการทดลองนี้แบ่งตามสีเปลือกผล โดยระยะที่ 1 (สีเขียวเข้ม) ระยะที่ 2 (สีเขียวสว่าง) ระยะที่ 3 (สีเขียวปนเหลืองเล็กน้อย) ระยะที่ 4 (สีเขียวมากกว่าสีเหลือง) ระยะที่ 5 (สีเหลืองมากกว่าสีเขียว) ระยะที่ 6 (สีเหลือง) ระยะที่ 7 (สีเหลืองมีจุดที่ผิวเล็กน้อย) และระยะที่ 8 (สีเหลืองและมีจุดดำที่ผิว) เมื่อนำเปลือกผลกล้วยทุกระยะไปวิเคราะห์ปริมาณความชื้น ไขมัน เถ้า ปริมาณน้ำในอาหาร ค่าสี และปริมาณแทนนิน ผลการทดลองด้านองค์ประกอบทางเคมีแสดงให้เห็นว่าปริมาณความชื้น น้ำในอาหาร และแทนนินของเปลือกผลกล้วยระยะการสุกที่ 8 ต่ำกว่าเปลือกผลกล้วยทุกระยะ แต่ในระยะเวลาที่ 8 มีปริมาณเถ้า โปรตีน และไขมันสูงที่สุด ( $P < 0.05$ ) นอกจากนี้พบว่าเปลือกผลกล้วยระยะที่ 1 มีค่า  $L^*$   $a^*$  และ  $b^*$  ต่ำมากกว่าระยะที่ 2-8

**คำสำคัญ:** เปลือกกล้วย เถ้า โปรตีน แทนนิน

คำนำ

กล้วยน้ำว้า (Kluai Namwa) เป็นผลไม้เขตร้อน มีชื่อวิทยาศาสตร์ว่า *Musa ABB cv.* ชื่อสามัญ : Banana วงศ์ : *Musaceae* ในปี 2559 พบว่าเนื้อที่เก็บเกี่ยวผลผลิตของไทยเท่ากับ 181,902.34 ไร่ เก็บเกี่ยวผลผลิตได้ 918,539.97 ตัน ผลผลิตต่อเนื้อที่เก็บเกี่ยว 5,0449.63กก./ไร่ และราคาที่เกษตรกรขายได้เฉลี่ย 12.98 บาท/กก. โดยกล้วยน้ำว้าเป็นพืชที่สามารถปลูกได้ทั่วไป จึงทำให้มีพื้นที่ปลูกกระจายอยู่ทั่วประเทศ (มติชนออนไลน์, 2561)

เปลือกกล้วยมีสารฟีนอลเป็นองค์ประกอบ โดยเฉพาะสารแทนนิน ทั้งกล้วยมีคาเทชินและกรดแกลลิกเป็นองค์ประกอบอยู่ในช่วง 6.13-10.29 และ 0.87-1.30 มิลลิกรัมต่อกรัมของน้ำหนักสด ตามลำดับ (Winugroho, 1999) แทนนินเป็นสารประกอบเชิงซ้อนพวกฟีนอลิก แบ่งออกเป็น 2 ประเภทใหญ่ๆ คือ ไฮโดรไลซ์เซเบิลแทนนิน (hydrolysable tannins) และคอนเดนส์แทนนิน (condensed tannins) แทนนินทั้งสองประเภทกระจายอยู่ตามส่วนต่างๆ ของผักผลไม้ทั้งเปลือก เมล็ดและใบ สามารถนำมาใช้ประโยชน์ในอุตสาหกรรมหลายประเภท รวมทั้งนำมาประยุกต์ใช้ในอุตสาหกรรมอาหารอย่างกว้างขวาง แทนนินยังใช้เป็นสารเคลือบอาหาร เช่น เนื้อสัตว์ นอกจากนี้ผลของสารสกัดเปลือกกล้วย *Musa sapientum* สามารถยับยั้งการเจริญของเชื้อ *Salmonella typhi*, *B.subtilis* และ *S.aureus* (Kapadia et al., 2015) ความต้องการของปริมาณแทน

<sup>1</sup> สาขาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยีการอาหาร คณะเทคโนโลยีการเกษตร มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีราชมงคลธัญบุรี ปทุมธานี 12130

<sup>1</sup> Division of Food Science and Technology, Faculty of Agricultural Technology, Rajamangala University of Technology Thanyaburi, Bangkok 12130

นินในอุตสาหกรรมต่าง ๆ สูงขึ้น ดังนั้นจึงมีความจำเป็นต้องหาแหล่งวัตถุดิบที่มีศักยภาพและปริมาณแทนนินเพียงพอมาทดแทนวัสดุเหลือทิ้งทางการเกษตร เช่น เปลือกผลกล้วย ซึ่งมีปริมาณมากและมีปริมาณแทนนินเป็นส่วนประกอบ แทนนินในเปลือกกล้วยยังไม่มีการศึกษามากนัก ดังนั้นในงานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาการเปลี่ยนแปลงคุณภาพทางกายภาพ-เคมี และปริมาณแทนนินของเปลือกกล้วยน้ำว้า (*Musa spp.* ABB 'Namwa') ระหว่างผลสุก

### อุปกรณ์และวิธีการ

กล้วยน้ำว้าที่ใช้ในการศึกษาเป็นกล้วยน้ำว้าพันธุ์มลิช่อง จากตลาดสี่มุมเมือง โดยแบ่งเป็น 8 ระยะการสุก (Figure 1) ระยะการสุกแบ่งตามดัชนีการเปลี่ยนสีเปลือกของ Mendoza and Aguilera. (2004) โดยระยะที่ 1 (สีเขียวเข้ม;a) ระยะที่ 2 (สีเขียวสว่าง;b) ระยะที่ 3 (สีเขียวปนเหลืองเล็กน้อย;c) ระยะที่ 4 (สีเขียวมากกว่าสีเหลือง;d) ระยะที่ 5 (สีเหลืองมากกว่าสีเขียว;e) ระยะที่ 6 (สีเหลือง;f) ระยะที่ 7 (สีเหลืองมีจุดที่ผิวเล็กน้อย;g) และระยะที่ 8 (สีเหลืองและมีจุดดำที่ผิว;h) นำเปลือกผลกล้วยมาล้างทำความสะอาด หั่นเป็นชิ้นและบดให้ละเอียดเป็นชิ้นเล็กเพื่อทำการเตรียมเป็นสารสกัดทำการทดลอง 3 ซ้ำ นำมาวิเคราะห์สมบัติทางกายภาพ ได้แก่ ค่าสีโดยใช้เครื่อง Minolta Chroma meter แสดงผลเป็นค่า  $L^*$   $a^*$  และ  $b^*$  โดยค่า  $L^*$  (ความสว่าง) ค่า  $a^*$  (ค่า  $a^-$  คือสีเขียวและ  $a^+$  คือสีแดง) และค่า  $b^*$  (ค่า  $b^-$  คือสีน้ำเงินและ  $b^+$  คือสีเหลือง) วิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมี ได้แก่ ความชื้น ไขมัน โปรตีน ตามวิธีของ AACC (2000) ค่า water activity ( $a_w$ ) ด้วยเครื่อง Water activity meter series 4 TE (Aqua Lab, Decagon Devices, Inc. USA) ปริมาณแทนนิน คัดแปลงจากวิธีของ Hou et al.(2003) และ Ye et al. (1999) โดยทำการสกัดแทนนินที่อุณหภูมิห้อง ใช้สารสกัดเปลือกกล้วยปริมาตร 1 มิลลิลิตร ใส่ในหลอดทดลอง เติม 1N Folin-Ciocalteu reagent ปริมาตร 1 มิลลิลิตร และ 7.5% โซเดียมคาร์บอเนต ( $Na_2CO_3$ ) ปริมาตร 1 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากัน และทิ้งไว้ 30 นาที แล้วจึงนำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 750 นาโนเมตร คำนวณปริมาณของสารประกอบแทนนินของสารสกัดเปรียบเทียบกับกราฟมาตรฐานกรดแทนนิก วางแผนการทดลองแบบสุ่มอย่างสมบูรณ์ (Completely Randomized Design ; CRD ) มี 3 ซ้ำมาวิเคราะห์ทางสถิติและเปรียบเทียบความแตกต่างระหว่างค่าเฉลี่ยความชื้น ไขมัน โปรตีน ค่า water activity ( $a_w$ ) ปริมาณแทนนิน และ ค่าสี  $L^*$   $a^*$  และ  $b^*$  โดย ANOVA procedure และ Duncan's New Multiple Range Test ตามลำดับ ที่ระดับความเชื่อมั่นร้อยละ 95 ด้วยโปรแกรม SPSS

### ผลและวิจารณ์ผลการทดลอง

สีเปลือกผลเปลี่ยนแปลงตามระยะการสุกของผลกล้วยน้ำว้า โดยระยะที่ 1 (a) มีสีเขียวเข้ม ในขณะที่ ระยะที่ 6 (f) มีสีเหลืองเป็นลักษณะการสุกเต็มที่ และ ระยะที่ 8 (h) มีสีเหลืองและมีจุดดำที่ผิว (Figure 1) จุดดำที่เกิดขึ้นเป็นความผิดปกติของสรีรวิทยาที่เกิดขึ้นในช่วงหลังการสุกของผลกล้วยโดยมีจุดดำเพิ่มมากขึ้นในระหว่างกระบวนการสุก (Ketsa, 2000) ค่าสี  $L^*$  ของเปลือกผลกล้วยระยะที่ 1 มีค่าเท่ากับ 47.56 เพิ่มขึ้นจนถึงระยะการสุกที่ 7 ซึ่งมีค่าเท่ากับ 67.22 และลดลงที่ระยะการสุกที่ 8 เท่ากับ 64.11 (Table 1) ค่า  $L^*$  ของเปลือกผลกล้วยเพิ่มขึ้นสัมพันธ์กับระยะการสุกของกล้วยที่เพิ่มขึ้นการเปลี่ยนแปลงสีเปลือกผลมีลักษณะคล้ายกับในกล้วยพันธุ์อื่น เช่น *Musa cavendishii* ( Abdullah and Pantastico, 1990 ), *Musa acuminata* ( Bugaud et al., 2009 ) และ *Musa sapientum* ( Mustaffa et al., 1998 ) ค่า  $a^*$  ของเปลือกผลกล้วยในระยะที่ 1 มีค่าเท่ากับ -50.54 ระยะการสุกที่ 6 เท่ากับ 2.78 และ ระยะการสุกที่ 8 เท่ากับ 10.14 แสดงให้เห็นถึงค่า  $a^*$  ที่เพิ่มขึ้น ซึ่งสัมพันธ์กับค่า  $L^*$  ที่เพิ่มขึ้น โดยเปลือกผลจะเปลี่ยนจากสีเขียวไปเป็นสีเหลืองเมื่อผลสุกเพิ่มขึ้นตามลำดับ ค่า  $b^*$  ของเปลือกผลเพิ่มขึ้นอย่างเด่นชัดจากระยะสุกที่ 1 จนถึงระยะสุกที่ 8 (Table 1) ในระหว่างการสุกของผลกล้วย มีการเปลี่ยนแปลงสีเปลือกผลอย่างชัดเจน กล้วยแก่ส่วนของเปลือกผลมีสีเขียว และจะเปลี่ยนเป็นสีเหลืองเมื่อกล้วยสุกมากขึ้น โดยเริ่มเปลี่ยนเป็นสีเหลืองหลังจากช่วง Climacteric peak และเปลี่ยนเป็นสีเหลืองเต็มที่ภายใน 3-7 วันก่อนที่อุณหภูมิปกติ ในระหว่างการสุกคลอโรฟิลล์จะสลายตัวหมด คงเหลืออยู่แต่เม็ดสีเหลืองในปริมาณที่ค่อนข้างคงที่ (Bugaud et al., 2009) จากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของเปลือกผลกล้วยน้ำว้า พบว่าเปลือกผลมีปริมาณความชื้น และปริมาณน้ำในอาหาร ของเปลือกผลกล้วยระยะสุกที่ 8 มีปริมาณเท่ากับ 38.83% และ 0.94% มีปริมาณต่ำกว่าเปลือกผลกล้วยทุกระยะ อย่างไรก็ตามในระยะการสุกที่ 8 มีปริมาณไขมัน โปรตีน และไขมันสูงที่สุด ( $P < 0.05$ ) (Table 2) มีปริมาณเท่ากับ 5.66% 1.35% และ 2.32% งานวิจัยของ เพ็ญจันทร์ (2558) พบว่า องค์ประกอบทางเคมีของกล้วยผลดิบ(แก่)และสุกแตกต่างกันเล็กน้อย โดยกล้วยน้ำว้าดิบ(แก่)มีปริมาณไขมันน้อยกว่ากล้วยน้ำว้าสุก ปริมาณสารประกอบแทนนินในสารสกัดจากเปลือกผลกล้วยในระยะการสุกที่แตกต่างกัน ส่งผลต่อปริมาณของสารประกอบแทนนิน ซึ่งมีค่าระหว่าง 30.08-76.64 กรัมต่อน้ำหนักสด โดยสารสกัดจากเปลือกผลแก่มีปริมาณแทนนินเพิ่มขึ้นสูงในระยะการสุกที่ 4 และ 5 หลังจากนั้นจะมีปริมาณลดลง (Table 2) ปริมาณแทนนินสูงเมื่อผลดิบ(แก่)และ

ปริมาณลดลงเมื่อผลสุกมากขึ้น ทั้งนี้อาจเป็นผลเนื่องมาจากแทนนินรวมตัวกับโปรตีนหรือคาร์โบไฮเดรต หรือโดยการรวมตัวของแทนนินเอง การเกิดปฏิกิริยา enzymatic browning ที่ส่งผลทำให้เกิดสีน้ำตาลขึ้น ในระหว่างการสุกของกล้วยเกิดปฏิกิริยาโพลีเมอไรเซชัน ของแทนนินทำให้ความฝาดของกล้วยลดลง (Kotecha and Desai, 1995) สายพันธุ์และสภาพแวดล้อมเป็นอีกปัจจัยหนึ่งที่มีผลต่อปริมาณแทนนินหรือสารประกอบฟีนอลิกจากเปลือกผลกล้วย (Emaga *et al.*,2007)

### สรุปผลการทดลอง

จากผลการทดลองเปลือกกล้วยน้ำว้า ทั้ง 8 ระยะการสุก (โดยระยะที่ 1 (สีเขียวเข้ม) ระยะที่ 2 (สีเขียวสว่าง) ระยะที่ 3 (สีเขียวปนเหลืองเล็กน้อย) ระยะที่ 4 (สีเขียวมากกว่าสีเหลือง) ระยะที่ 5 (สีเหลืองมากกว่าสีเขียว) ระยะที่ 6 (สีเหลือง) ระยะที่ 7 (สีเหลืองมีจุดที่ผิวเล็กน้อย) และระยะที่ 8 (สีเหลืองและมีจุดดำที่ผิว) พบว่าเปลือกผลกล้วยระยะการสุกที่ 1 มีค่า  $L^*$   $a^*$  และ  $b^*$  ต่ำกว่าระยะที่ 2-8 องค์ประกอบทางเคมีและปริมาณแทนนินพบว่าเปลือกผลกล้วยระยะการสุกที่ 8 มีปริมาณความชื้น ปริมาณน้ำในอาหาร และปริมาณแทนนินต่ำกว่าเปลือกผลกล้วยทุกระยะ แต่ในระยะเวลาการสุกที่ 8 มีปริมาณเถ้า โปรตีน และไขมันสูงที่สุด ( $P < 0.05$ ) นอกจากนั้นเปลือกกล้วยน้ำว้าดิบมีปริมาณแทนนินสูงสุดในระยะที่ 4

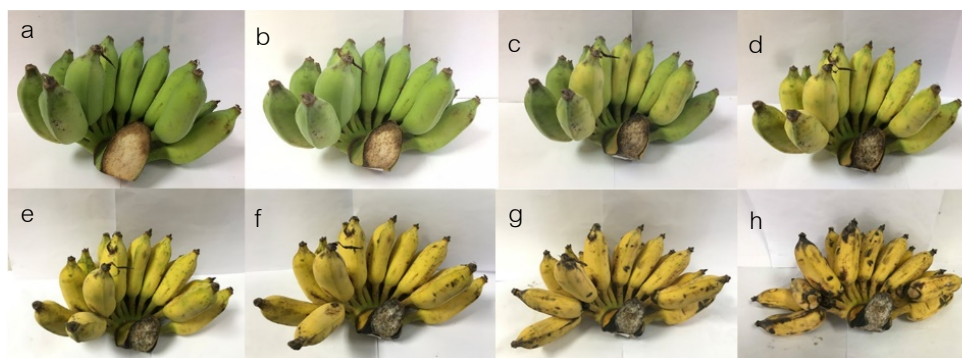
### เอกสารอ้างอิง

- มติชนออนไลน์. 2561. “กล้วยไทยนิยมทั่วโลก ก. เกษตรฯส่งเสริมเพิ่มพื้นที่ปลูก ชู “บ้านลาด” โมเดล” 2560. [ระบบออนไลน์]. แหล่งที่มา : <http://www.prachachat.net/economy/news-44949> (27 มิถุนายน 2561)
- เพ็ญจันทร์ สุธานุกุล. 2558. โครงการวิจัยคัดเลือกพันธุ์และพัฒนาเทคโนโลยีการผลิตกล้วยเพื่อการบริโภคสด เพิ่มมูลค่าเป็นผลิตภัณฑ์และการนำสารสำคัญจากกล้วยไปใช้. ศูนย์วิจัยพืชสวนสุโขทัย, กรมวิชาการเกษตร. 55 หน้า
- AACC. 2000. Approved Methods of the American Association of Cereal Chemists. 10th Edition. Grami, B., ed. American Association of Cereal Chemists, St. Paul, MN, USA.
- Abdullah, H. and E.B. Pantastico. 1990. Banana-fruit Development, Postharvest Physiology, Handling and Marketing in ASEAN. ASEAN Food Handling Bureau, Kuala Lumpur. 159 p.
- Bugaud, C., A. Pascaline, M. Daribo and J. Brillouet. 2009. Comparison of the physico-chemical characteristics of a new triploid banana hybrid, FLHORBAN 920, and the Cavendish variety J. Sci. Food Agric: 407-413.
- Emaga, T.H., R. H. Andrianaivo, B. Wathelet, J. T. Tchango and M. Paquot. 2007. Effects of the stage of maturation and varieties on the chemical composition of banana and plantain peels. Food Chem 103: 590-600.
- Hou, W.C., R.D. Lin, K.T. Cheng, Y.T. Hung, C.H. Cho, C.H. Chen, S.Y. Hwang and M.H. Lee. 2003. Free radical- scavenging activity of Taiwanese native plants. Phytomedicine 10: 170.
- Kapadia, S.P., P.S. Pudakalkatti and S. Shivanaiakar. 2015. Detection of antimicrobial activity of banana peel (*Musa paradisiaca* L.) on *Porphyromonas gingivalis* and *Aggregatibacter actinomycetemcomitans*: An in vitro study. Contemp. Clin. Dent 6: 496-499.
- Ketsa, S. 2000. Development and control of senescent spotting in banana. Food Preserv Sci. 26:173-178.
- Kotecha, P.M. and B.B. Desai. 1995. Banana. pp.67-90. In D. K. Salunkhe and S. Kadam (eds.). Handbook of Fruit Science and Technology: production, composition, storage and processing, Marcel Dekker, Inc., New York.
- Mendoza, F. and J.M. Aguilera. 2004. Application of image analysis for classification of ripening bananas. J. Food Sci.69 (9): E471-E477.
- Mustaffa, R., A. Osman, S. Yosof and S. Mohamed. 1998. Physico-chemical changes in cavendish banana (*Musa cavendishii* L. var. Montel) at different position in a bunch during development and maturation. Journal of Food Agric. 78:201-207.
- Winugroho, M. 1999. Nutritive values of major feed ingredient in Tropics. Asian-Australian J. Anim. Sci. 12: 493-502.
- Ye, S., J. Lu, S. He, L. Chen and L. Hu. 1999. Studies on tannin and hydrolysate in three species of Chinese Caesalpinia plants (Article in Chinese). [Online]. Available Source: <http://www.users.muohio.edu/hagermae/tannin.pdf>. (02 July 2018).

**Table 1** Color of banana peel with different stage of ripeness

Stage of Ripeness	Color		
	L*	a*	b*
1	47.56 <sup>d</sup>	-50.54 <sup>a</sup>	16.66 <sup>f</sup>
2	52.43 <sup>c</sup>	-24.37 <sup>b</sup>	48.05 <sup>d</sup>
3	53.44 <sup>c</sup>	-13.92 <sup>c</sup>	42.97 <sup>e</sup>
4	61.59 <sup>b</sup>	-8.01 <sup>de</sup>	59.51 <sup>b</sup>
5	66.58 <sup>a</sup>	-3.90 <sup>ef</sup>	55.01 <sup>c</sup>
6	66.58 <sup>a</sup>	2.78 <sup>f</sup>	58.45 <sup>bc</sup>
7	67.22 <sup>a</sup>	4.98 <sup>ef</sup>	67.61 <sup>a</sup>
8	64.11 <sup>ab</sup>	10.14 <sup>cd</sup>	67.07 <sup>a</sup>

<sup>a-f</sup> means within the same row with vertical are significantly different ( $p \leq 0.05$ )



**Figure 1** Ripening stages of banana 1 (dark green, a), 2 (bright green, b), 3 (green with few yellow, c), 4 (more green than yellow, d), 5 (more yellow than green, e), 6 (yellow, f), 7 (yellow with pitting spot on the peel, g) and 8 (yellow and black spot in the peel, h)

**Table 2** Chemical composition and tannin content of banana peel with different stage of ripeness

Stage of Ripeness	Chemical composition					
	Moisture (%)	Ahs (%)	Crude Protein (%)	Fat (%)	Water activity ( $a_w$ )	Tannin content (g/ weight fresh)
1	88.21±0.13 <sup>ab</sup>	1.43±0.31 <sup>d</sup>	0.61±0.05 <sup>d</sup>	0.30±0.01 <sup>e</sup>	0.99±0 <sup>bc</sup>	42.58±0.90 <sup>d</sup>
2	87.18±0.22 <sup>bc</sup>	1.59±0.07 <sup>d</sup>	0.68±0.03 <sup>cd</sup>	0.34±0.03 <sup>de</sup>	1.0±0 <sup>a</sup>	35.86±1.80 <sup>e</sup>
3	89.10±2.22 <sup>a</sup>	1.52±0.04 <sup>d</sup>	0.69±0 <sup>cd</sup>	0.43±0.24 <sup>cde</sup>	0.99±0.01 <sup>ab</sup>	35.23±1.56 <sup>e</sup>
4	80.27±0.14 <sup>e</sup>	1.70±0.05 <sup>d</sup>	0.69±0.09 <sup>cd</sup>	0.45±0.09 <sup>cde</sup>	0.99±0 <sup>d</sup>	76.64±1.56 <sup>a</sup>
5	86.79±0.68 <sup>c</sup>	1.69±0.05 <sup>d</sup>	0.69±0 <sup>cd</sup>	0.54±0.08 <sup>bcd</sup>	0.99±0 <sup>c</sup>	68.52±0.90 <sup>b</sup>
6	83.78±0.24 <sup>d</sup>	2.03±0.14 <sup>c</sup>	0.74±0.12 <sup>c</sup>	0.57±0.10 <sup>bc</sup>	0.99±0 <sup>d</sup>	50.86±3.25 <sup>c</sup>
7	49.92±0.47 <sup>f</sup>	4.79±0.06 <sup>b</sup>	1.14±0.05 <sup>b</sup>	0.68±0.08 <sup>b</sup>	0.96±0 <sup>e</sup>	32.27±0 <sup>f</sup>
8	38.83±0.46 <sup>g</sup>	5.66±0.11 <sup>a</sup>	1.35±0.05 <sup>a</sup>	2.24±0.02 <sup>a</sup>	0.94±0.01 <sup>f</sup>	30.08±0.90 <sup>f</sup>

<sup>1</sup> Values are means ± standard deviations of triplicate measurements.

<sup>a-f</sup> means within the same row with vertical are significantly different ( $p \leq 0.05$ ).