

## เทคนิคการประเมินการชำของผลส้มสายน้ำผึ้งโดยการรมด้วยไอโอดีน

Bruising Estimation Technique for Mandarin Fruit cv. Sai Nam Pueng Using Iodine Fumigation

索帕克 สุนทรพันธ์<sup>1,2</sup> ดนัย บุญยเกียรติ<sup>1,2,3</sup> ปาริชาติ เทียนจุ่มพล<sup>1,2</sup> และ พิเชฐ์ น้อยมนี<sup>1,2</sup>  
Sopak Soontonpun<sup>1,2</sup>, Danai Boonyakiat<sup>1,2,3</sup>, Parichat Theanjumpol<sup>1,2,3</sup> and Pichet Noimanee<sup>1,2</sup>

### Abstract

The aim of this research was to study the possibility of using iodine to detect bruising on the peel of mandarin fruit cv. Sai Nam Pueng. It was compared with 0.1% 2,3,5-triphenyl tetrazolium chloride (TTC). Each mandarin fruit was compressed by a texture analyzer to make a bruise. The fruit samples were divided into two groups. The first group was placed in a closed jar containing 2, 4 and 6 g of iodine flakes for 30 min. Their peel color change was observed every 5 minutes. The second group was soaked in 0.1% TTC solution for 30 min. Their peel color change was recorded every 6 h for 24 h. The results showed that the color change occurred only on a lesion or bruise of the peel. The peel color change was most marked in the jar contains 4 g iodine flakes. Brown color started to appear 10 min after the bruised fruits were placed in the jar and was most noticeable in 20 min thereafter. The bruised peel of fruits soaked in 0.1% TTC solution turned reddish in 6 hours and this color change was most marked in 24 h. The red color caused by soaking the fruits with bruised peel in TTC solution still remained. This was different from the brown color caused by iodine vapor. When the fruits undergoing the packinghouse operation were exposed to iodine vapor, brown spots scattered all over the peel. Therefore, iodine can be used for detecting wounds or bruises on the mandarin peel.

**Keywords:** mandarin, bruising, iodine

### บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาความเป็นไปได้ในการนำไอโอดีนมาใช้ประเมินการชำของผลส้มพันธุ์สายน้ำผึ้งเบรี่ยบเทียบกับการใช้ 2,3,5-triphenyl tetrazolium chloride (TTC) ความเข้มข้น 0.1% โดยทำให้ผลส้มเกิดรอยชำที่เปลือกด้วยเครื่องวิเคราะห์เนื้อสัมผัส แล้วแบ่งเป็น 2 กลุ่ม นำผลส้มกลุ่มที่ 1 ใส่ในโถแก้วที่มีไอโอดีนชนิดเกล็ดน้ำหนัก 2, 4 และ 6 กรัม เป็นเวลา 30 นาที บันทึกการเปลี่ยนแปลงของเปลือกผลส้มทุก 5 นาที ส่วนกลุ่มที่ 2 นำไปแช่ในสารละลาย TTC ความเข้มข้น 0.1% เป็นเวลา 30 นาที ผู้ที่ทำการเปลี่ยนแปลงของเปลือกผลส้มทุก 6 ชั่วโมง เป็นเวลา 24 ชั่วโมง ผลการทดลอง พบว่าผลส้มมีการเปลี่ยนแปลงเฉพาะบริเวณแหล่งรอยชำเท่านั้น ผลส้มที่ผ่านการรมด้วยไอโอดีนน้ำหนัก 4 กรัม มีการเปลี่ยนแปลงของสีเปลือกชัดเจนที่สุด โดยเริ่มปรากฏสีน้ำตาลที่เวลา 10 นาที และชัดเจนที่สุดที่เวลา 30 นาที ในขณะที่เปลือกผลส้มที่จุ่มในสารละลาย TTC เริ่มมีการเปลี่ยนแปลงสีที่เวลา 6 ชั่วโมง และชัดเจนที่สุดที่เวลา 24 ชั่วโมง แต่สีที่เกิดจากการรุ่มผลส้มในสารละลาย TTC ยังคงอยู่ซึ่งต่างจากการรมด้วยไอโอดีน เมื่อนำผลส้มสายน้ำผึ้งที่ผ่านกระบวนการต่างๆ จากโรงคัดบรรจุภัณฑ์ไอโอดีน พบว่ามีสีน้ำตาลกระจายทั่วทั้งผล ดังนั้นไอโอดีนสามารถนำมาใช้ในการตรวจหาแผลหรืออาการชำของเปลือกผลส้มได้

**คำสำคัญ:** ส้ม, การชำ, ไอโอดีน

<sup>1</sup> สถาบันวิจัยเทคโนโลยีจังการเก็บเกี่ยว มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ เชียงใหม่ 50200

<sup>1</sup> Postharvest Technology Research Institute, Chiang Mai University, Chiang Mai 50200

<sup>2</sup> ศูนย์นวัตกรรมเทคโนโลยีจังการเก็บเกี่ยว, สำนักงานคณะกรรมการคุณภาพการศึกษา, กรุงเทพ 10400

<sup>2</sup> Postharvest Technology Innovation Center, Commission on Higher Education, Bangkok 10400

<sup>3</sup> ภาควิชาพืชสวน คณะเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ 50200 ประเทศไทย

<sup>3</sup> Department of horticulture, Faculty of Agriculture, Chiang Mai University, Chiang Mai, 50200, Thailand

## คำนำ

ส้มสายน้ำผึ้งเป็นผลไม้ที่ได้รับความนิยมจากคนไทยเป็นจำนวนมาก แต่ในโรงคัดบรรจุกลับพบความเสียหายบางประการที่ไม่สามารถประเมินหรือคัดแยกออกได้ เนื่องจากในปัจจุบันวิธีการประเมินการชำรุดของผลส้มสายน้ำผึ้งยังไม่มีวิธีใดมีประสิทธิภาพเท่าประสมการณ์และความชำรุดของคนได้ ดังนั้นหากสามารถหาวิธีประเมินการชำรุดที่ง่ายและมีประสิทธิภาพได้ น่าจะช่วยลดระยะเวลาการคัดบรรจุและเพิ่มคุณภาพของผลส้มที่วางขายได้ เพราะสามารถคัดผลส้มที่ชำรุดออกได้ทั้งหมด โดยการประยุกต์เอาวิธีการตรวจหาลายนิ่วมือโดยใช้การรวมไอกอเดินที่ใช้ในทางนิติวิทยาศาสตร์มาใช้นับเป็นวิธีหนึ่งที่น่าสนใจ หลักการคือใช้ของไอกอเดินจะเข้าทำปฏิกิริยากับไขมัน ทำให้เกิดการเปลี่ยนเป็นสีน้ำตาลที่สามารถมองเห็นด้วยตาเปล่า (ชาตรี, 2550) ในส้มเมื่อผลเกิดการระแทก ต่อมน้ำมันที่จะผิวแตกทำให้ของไอกอเดินสามารถเข้าทำปฏิกิริยากับน้ำมันที่ผิวสันได้

## อุปกรณ์และวิธีการ

### 1. ทดสอบปริมาณไอกอเดินที่เหมาะสมในการทำให้เกิดสีน้ำตาลบนเปลือกผลส้มที่ทำให้เกิดการชำรุด

ทำการทดลองโดยการใช้ไอกอเดินชนิดเกล็ดปริมาณ 2, 4 และ 6 กรัม ใส่ในภาชนะปิด ปริมาตร 1 ลิตร จากนั้นจึงนำผลส้มที่ผ่านการทำให้เกิดรอยชำรุดด้วยเครื่อง texture analysis ยี่ห้อ TA-XTPlus โดยใช้หัวกด P6 กดให้ถุงน้ำมันที่เปลือกผลส้มแตก จากนั้นจึงนำผลส้มมาใส่ไว้ในภาชนะปิดภาชนะให้สนิท แล้วสังเกตการเกิดสีทุกๆ 5 นาที เป็นเวลา 30 นาที

### 2. ทดสอบการเกิดสีจากการรวมด้วยไอกอเดินบนเปลือกผลส้มที่ทำให้เกิดการชำรุดเบรียบเทียบกับผลส้มสายน้ำผึ้งที่รุ่มใน TTC

นำผลส้มสายน้ำผึ้งจากสวนมา 24 ผล แบ่งเป็น 2 กลุ่ม โดยทั้ง 2 กลุ่มถูกทำให้เกิดรอยชำรุดด้วยการกดที่เปลือกผลให้ถุงน้ำมันแตก ด้วยเครื่อง texture analysis ยี่ห้อ TA-XTPlus จากนั้นจึงนำผลส้มกลุ่มแรกไปไว้ในโถแก้วขนาดความจุ 1 ลิตร 3 โถ โคละ 4 ผล โดยแต่ละโถบรรจุด้วยไอกอเดินชนิดเกล็ดปริมาณ 4 กรัม ปิดฝาทึบไว้เพื่อสังเกตผลทุก 5 นาที เป็นเวลา 30 นาที ส่วนผลส้มกลุ่มที่ 2 นำไปเชื่อมสารละลาย TTC ความเข้มข้น 0.1% (สูนัย และ คงนะ, 2549) เป็นเวลา 30 นาที จากนั้นนำขึ้นมาผึ้งให้แห้ง บันทึกการเปลี่ยนแปลงของเปลือกผลส้ม ทุก 6 ชั่วโมง เป็นเวลา 24 ชั่วโมง

### 3. ทดสอบการเกิดสีจากการรวมด้วยไอกอเดินบนเปลือกผลส้มสายน้ำผึ้งจากโรงคัดบรรจุ

ทำการสุ่มผลส้มจากโรงคัดบรรจุมา 30 ผล โดยรวมด้วยไอกอเดินเหมือนกับในการทดลองที่ 1 เพื่อทำการทดสอบว่าสามารถใช้ไอกอเดินตรวจสอบการชำรุดของผลส้มสายน้ำผึ้งที่ผ่านกระบวนการคัดแยกได้หรือไม่

## ผล

### 1. ทดสอบปริมาณไอกอเดินที่เหมาะสมในการทำให้เกิดสีน้ำตาลบนเปลือกผลส้มที่ทำให้เกิดการชำรุด

จากการใช้ไอกอเดินชนิดเกล็ดปริมาณ 2, 4 และ 6 กรัม ในทดสอบการเกิดสีน้ำตาลในบริเวณเปลือกผลที่ทำรอยชำรุด พบว่าการใช้ไอกอเดินชนิดเกล็ดปริมาณ 4 กรัม สามารถทำให้เกิดสีน้ำตาลชัดเจนกว่าการใช้ไอกอเดิน 2 กรัม และไม่มีความแตกต่างจากการใช้ปริมาณ 6 กรัม

### 2. ทดสอบการเกิดสีจากการรวมด้วยไอกอเดินบนเปลือกผลส้มที่ทำให้เกิดการชำรุดเบรียบเทียบกับผลส้มสายน้ำผึ้งที่รุ่มใน TTC

เมื่อนำผลส้มสายน้ำผึ้งที่ทำให้ชำรุดโดยการกดจนต่อมน้ำมันที่ผิวแตก มารวมด้วยไอกอเดินในภาชนะปิดเป็นเวลา 30 นาที พบร่วมปรากฏสีน้ำตาลขึ้นบนผิวส้มในบริเวณที่มีการกดจนต่อมน้ำมันที่ผิวแตกตั้งแต่ 10 นาทีแรก (Figure 1) แล้วสีน้ำตาลค่อยๆ เข้มขึ้นจนกระทั่งครบ 30 นาที เมื่อนำออกจากภาชนะปิดมาระวังในที่อากาศถ่ายเท สีน้ำตาลค่อยๆ จางจนกระทั่งหายไปในเวลาประมาณ 30 นาที ถึง 1 ชั่วโมง ส่วนผลส้มที่รุ่มใน TTC แล้วผึ้งให้แห้ง พบร่วมจะเกิดสีแดงบริเวณบาดแผลหรือบริเวณที่ชำรุดและเนื้อกลีบส้มภายใน เมื่อเวลาผ่านไป 6 ชั่วโมง และค่อยๆ มีสีเข้มขึ้นจนกระทั่ง 24 ชั่วโมง (Figure 2, 3) แต่สีแดงที่เกิดขึ้นไม่จางหายไปเหมือนไอกอเดิน



Figure 1 Iodine vapor caused a brown spot at the bruised area on mandarin peel.



Figure 2 The peel color of mandarin fruit sight after being soaked in TCC solution (left) and 6 h (middle) and 24 h (right)



Figure 3 Color change in the albedo and carpel membrane of mandarin fruit after being soaked in TTC solution.

### 3. ทดสอบการเกิดสีจากการรวมด้วยไฮโอดีนบนเปลือกผลส้มสายน้ำผึ้งจากโรงคัดบรรจุ

เมื่อนำผลส้มสายน้ำผึ้งที่สูญจากการคัดบรรจุ มารวมด้วยไฮโอดีนในภาชนะเปิดเป็นเวลา 30 นาที พบร่วมปรากฏจุดสีน้ำตาลกระจายบนผิวส้ม และสีน้ำตาลที่เกิดขึ้นก็ไม่ชัดเจนเหมือนสีน้ำตาลที่เกิดการกดให้ช้ำเพียงจุดเดียว (Figure 4) ซึ่งเมื่อนำผลส้มที่รวมด้วยไฮโอดีนออกจากโถแก้วมาวางในที่อากาศถ่ายเท สีน้ำตาลบนผิวค่อนข้าง จนกระทั่งหายไปในเวลาประมาณ 30 นาที ถึง 1 ชั่วโมง



Figure 4 The peel of mandarin fruit obtained from the packing house before (left) and after (right) being exposed to iodine vapor

### สรุปผลการทดลอง

จากการทดลองทำให้ทราบว่าสามารถนำไฮโอดีนมาประยุกต์ใช้ในการหารือของร้อยกรวดทับหรือกระแทกได้ แต่ข้อจำกัดของการรวมด้วยไฮโอดีน คือสามารถมองเห็นการเกิดสีน้ำตาลบริเวณรอยข้าบวนเปลี่ยนสีได้ในกรณีที่มีการกดหรือการกระแทกแล้วทำให้ต่อมน้ำมันที่ผิวของผลสัมผ่านน้ำเงี้ยวแตกจนเป็นน้ำมันร่วงไอลอโภภ麻 เพราะว่าไฮโอดีนทำปฏิกิริยากับน้ำมันเจืองเปลี่ยนเป็นสีน้ำตาลได้ (ชาตรี, 2550) ซึ่งแตกต่างกับ TTC ที่สามารถระบุรอยแผลหรือรอยช้ำได้ง่ายและเห็นสีแดงชัดเจนกว่าแต่การใช้ TTC ตรวจสอบการช้ำหรือแผลนั้นทำให้ผลสัมผ่านมาทดสอบไม่สามารถใช้รับประทานได้อีก เพราะ TTC ซึ่งเข้าสู่ผลสัมผางบัดແผลที่เปลือกทำให้หั้งเปลี่ยนและกลับสีม่วงภายในติดสีแดง อีกสาเหตุหนึ่งที่ไม่ควรนำมาใช้จิจิเพรา TTC เป็นสารก่อมะเร็ง (Hill, 1994) ซึ่งเป็นอันตรายหากสูดดม รับประทาน ดูดซึมทางผิวหนัง ตา และทางระบบการหายใจ (PTCL, 2002)

### คำขอบคุณ

ขอขอบคุณศูนย์นวัตกรรมที่ให้ทุนสนับสนุน และสถาบันวิจัยเทคโนโลยีหลังการเก็บเกี่ยว มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ ที่ให้ความอนุเคราะห์เครื่องมือในการศึกษาวิจัย

### เอกสารอ้างอิง

- สุวนัย ภักดี, วิชชา สถาเดตุ, อุวารณ์ สถาเดตุ, และ ชาติชาย ใจนงนุช. 2549. การทดสอบการข้าบวนผิวสัมผ่านน้ำเงี้ยวด้วยสาร 2, 3, 5-Triphenyltetrazolium chloride. วารสารวิทยาศาสตร์เกษตรฯ 37(2 พิเศษ): 215-217.
- ชาตรี สนธุนทด. 2550. การประยุกต์ใช้โปรแกรมคอมพิวเตอร์เพื่อใช้สำหรับสืบค้นตัวบุคคลจากลายนิ้วมือ. วิทยานิพนธ์ปริญญาโท มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์. 150 หน้า.
- Hill, K. 1994. Seed quality assessment. Seed Technology Centre. Massey University, New Zealand. 91 p.
- PTCL. 2002. Safety data for 2,3,5-triphenyl-2h-tetrazolium chloride. [On-line]. Available: [http://www.physchem.ox.ac.uk/msds/tr/2,3,5-triphenyl-2h-tetrazolium\\_chloride.html](http://www.physchem.ox.ac.uk/msds/tr/2,3,5-triphenyl-2h-tetrazolium_chloride.html). (16 May 2013)