

บทที่ 1

บทนำ

1.1 ความสำคัญและที่มาของงานวิจัย

การนำน้ำยางสด (*Hevea brasiliensis*) มาทำเป็นยางแห้ง จะมีสีคล้ำเกิดขึ้นซึ่งเป็นปัญหาสำคัญในการนำไปใช้เป็นวัตถุดิบในการผลิตผลิตภัณฑ์บางชนิดที่ต้องการยางสีอ่อนหรือผลิตภัณฑ์ที่คำนึงถึงสีของผลิตภัณฑ์ เช่น หุ่นมยาง ลูกโป่ง ถุงมือ และลูกบอล เป็นต้น จากการพบปะกับผู้ประกอบการด้านผลิตภัณฑ์ยางพารา ในการประชุมถ่ายทอดเทคโนโลยี ซึ่งจัดโดยโครงการวิจัยแห่งชาติยางพารา สำนักงานกองทุนสนับสนุนการวิจัย เมื่อวันที่ 10 มกราคม พ.ศ. 2552 ทำให้ได้รับทราบว่า ผู้ประกอบการต้องการรับทราบวิธีการลดสีในผลิตภัณฑ์จากยางธรรมชาติซึ่งมีสีเหลือง ให้มีความใสเพิ่มขึ้น ทั้งนี้เพื่อเพิ่มศักยภาพการแข่งขันด้านการตลาด โดยเพิ่มการจูงใจผู้บริโภคเพิ่มขึ้น และลดการผิพื้อนของสีผลิตภัณฑ์ โดยการลดสีคล้ำของน้ำยางธรรมชาติในสถานะน้ำยางนั้นจะนำไปสู่ผลิตภัณฑ์ยางสีอ่อน ทั้งผลิตภัณฑ์ที่ใช้วัตถุดิบเป็นน้ำยางหรือยางแห้ง และจากการสอบถามผู้ประกอบการในประเทศไทย พบว่า วิธีการหนึ่งที่ใช้กันอยู่คือ การใช้โซเดียมเมตาไบซัลไฟต์ เติมลงไปใต้น้ำยางสด และนำไปทำพรีวัลคาไนซ์ ด้วยการฉายรังสีแกมมา แต่จะพบปัญหาการแตกและการอบเร่งยางในระยะเวลาสั้น ๆ เพื่อดูการเสื่อมสภาพของผลิตภัณฑ์ที่ได้

เมื่อทำการศึกษางานวิจัยที่เคยมีมา พบองค์ประกอบที่มาของสีคล้ำในน้ำยางธรรมชาติ พบเกิดจากองค์ประกอบหลัก ๆ ได้แก่ สารประกอบพอลิฟีนอล พบร้อยละ 0.11-0.13 (กิตตินันท์, 2534) เอนไซม์พอลิฟีนอลออกซิเดส 148800 – 267770 ยูนิต (กิตตินันท์, 2534) คาโรทีนอยด์ (พันธุ์ RRIM) ร้อยละ 0.00006 ในเนื้อยางแห้ง (กิตตินันท์, 2534) และโปรตีนร้อยละ 2 ในน้ำยางสด (Perrella and Gaspari, 2002) เป็นต้น

โดยปฏิกิริยาที่ก่อให้เกิดสีคล้ำนั้นมีทั้งปฏิกิริยาที่มีเอนไซม์และปฏิกิริยาที่ไม่มีเอนไซม์เข้ามาเกี่ยวข้อง (รัชนี, 2532) ปฏิกิริยาที่มีเอนไซม์เข้ามาเกี่ยวข้อง พอลิฟีนอล ที่มีอยู่ในน้ำยาง ถูกเอนไซม์พอลิฟีนอลออกซิเดส เร่งตัวอย่างให้เกิดการออกซิเดชัน เกิดเป็นควิโนน (Wititsuwannakul *et al.*, 2002) ที่สามารถเกิดปฏิกิริยาพอลิเมอไรเซชัน (Polymerization) จนได้สารประกอบสีน้ำตาล (Melanin) กิตตินันท์ (2534) รายงานว่า พอลิฟีนอลสามารถเพิ่มดัชนีสีได้สูงถึง 43-97% เมื่อเปรียบเทียบกับของขางที่ผ่านการเติมฟีนอลกับขางกลุ่มควบคุม ดังนั้นแนวทางหนึ่งที่จะลดสีคล้ำใน

ยางธรรมชาติได้นั้น ก็ต้องทำการยับยั้งการเกิดปฏิกิริยา โดยการกำจัดสารตั้งต้น หรือเอนไซม์ในปฏิกิริยารีดอกซ์ระหว่างพอลิฟินอลและเอนไซม์พอลิฟินอลออกซิเดส (PPO) หรือโดยการใช้สารยับยั้ง (Inhibitor) เอนไซม์พอลิฟินอลออกซิเดส จากการศึกษาวิจัยที่ผ่านมา Wititsuwannakul *et al.* (2002) รายงานไว้ว่า 4-เฮกซิลรีซอร์ซินอล (4-Hexylresorcinol) เป็นสารยับยั้งที่ให้ประสิทธิภาพสูงสุด โดยสามารถยับยั้งได้ถึง 84% เมื่อใช้ความเข้มข้น ในน้ำยางธรรมชาติ 0.1 มิลลิโมลาร์ นอกจากนี้การยับยั้งสารพวกนี้ในน้ำผลไม้ เช่นน้ำแอปเปิ้ล ยังมีการใช้ 4-เฮกซิลรีซอร์ซินอล ร่วมกับ เบต้า-ไซโคลเด็กซ์ทริน (β -Cyclodextrin) และเมทิลจัสโมเนต (Methyl jasmonate) (Alvarez-Parrilla *et al.*, 2007) หรือร่วมกับ แอล-ซิสเตอีน (L-cysteine) และกรดโคจิก (Kojic acid) (Iyidogan และ Bayindirli, 2004)

สำหรับสารพินอลมีงานวิจัยที่มีการศึกษาเกี่ยวกับการ ดูดซับพินอล พบการใช้สารเบนทอไนต์ซึ่งมีการปรับปรุงผิว จะมีการดูดซับพินอลได้ดี (Yildiz *et al.*, 2006) และการใช้เคลย์ดัดแปร (Modified clay) และเบนทอไนต์ดัดแปร (Modified bentonite) สามารถดูดซับพินอลได้ ถึง 35% และ 30% ตามลำดับ (Froehner *et al.*, 2009)

ปฏิกิริยาที่ทำให้เกิดสีโดยไม่มีเอนไซม์เข้ามาเกี่ยวข้อง การเกิดสีของคาโรทีนอยด์ซึ่งเป็นรงควัตถุสีเหลืองถึงแดง และปฏิกิริยาเมลลาร์ด (Maillard reaction) ที่เกิดจากโปรตีนและกรดอะมิโนทำปฏิกิริยากับสารพวกน้ำตาล อัลดีไฮด์ หรือคีโตน ในขณะที่ผ่านความร้อนหรือเก็บเอาไว้ นาน ๆ ทำให้ได้สารเมลานอยดิน (Melanoidin) ที่ให้สีน้ำตาล ส่วนสารคาโรทีนอยด์นั้นเป็นรงควัตถุที่มักพบในพืชผัก ผลไม้ โครงสร้างของคาโรทีนอยด์เป็นโมเลกุลแบบไม่อิ่มตัว หากสัมผัสกับออกซิเจน จะถูกออกซิไดส์ เปลี่ยนเป็นสารที่มีสีเข้มขึ้น และอัตราเร็วของปฏิกิริยาออกซิเดชันยังขึ้นกับแสง และความร้อน (รัชณี, 2532)

สำหรับสารประกอบกลุ่มโปรตีนนั้น มีงานวิจัยมากมายที่ศึกษาเกี่ยวกับการลดโปรตีนในน้ำยาง เนื่องจากโปรตีนในน้ำยางก่อให้เกิดอาการแพ้ต่อผู้ใช้ผลิตภัณฑ์จากยางธรรมชาติ Parra *et al.* (2005) วิธีการที่ใช้ได้แก่ การปรับสภาพด้วยกรด (Siti Maznah *et al.*, 2008) การล้าง (Leaching) ด้วยด่าง (Siti Maznah *et al.*, 2008) การทำน้ำยางครีม (Perrella และ Gaspari, 2002) การเซนตริฟิวจ์ซ้ำ 2 ครั้ง (Perrella และ Gaspari, 2002) การใช้เอนไซม์ (Perrella และ Gaspari, 2002) การฉายรังสีแกมมาจาก ^{60}Co (Rogerio *et al.*, 2003 และ Parra *et al.*, 2005) เป็นต้น ในขณะที่การลดโปรตีนในน้ำผลไม้ (รัชณี, 2532) และเนยแข็ง (Guy, 1979) มีการเสนอการใช้เบนทอไนต์

อาจสรุปภาพรวมของสารที่ทำให้เกิดสี และวิธีการที่ใช้ในการลดสี ดังตารางที่ 1.1

ตารางที่ 1.1 ปริมาณและวิธีการที่ใช้ในการลดหรือยับยั้งสารที่ทำให้เกิดสีคล้ำ

สารที่ทำให้เกิดสีคล้ำ	ปริมาณ	หน่วย	วิธี/สารเคมีที่ใช้ป้องกัน ลดหรือยับยั้งในตัวอย่างชนิดต่าง ๆ	เอกสารอ้างอิง
PPO	148800-267770	ยูนิต ในยางแห้ง (กิตตินันท์, 2534)	4-เฮกซิลรีซอร์ซินอล/น้ำยาง 4-เฮกซิลรีซอร์ซินอล ร่วมกับ สารอื่น ๆ/น้ำแอปเปิ้ล	- Wititsuwannakul <i>et al.</i> (2002) - Alvarez-Parrilla <i>et al.</i> (2007) - Iyidogan และ Bayindirli (2004)
Polyphenol	0.11-0.13	% wt.wt ⁻¹ ในยางแห้ง (กิตตินันท์, 2534)	เบนทอไนต์ปรับสภาพ/น้ำทิ้ง เคลย์และเบนโทไนต์คัดแปร โครงสร้าง/น้ำทิ้ง	- Yildiz <i>et al.</i> (2006) - Froehner <i>et al.</i> (2009)
Carotenoid	0.00006	% wt.wt ⁻¹ ในยางแห้ง (กิตตินันท์, 2534)	สารต้านอนุมูลอิสระ/น้ำผลไม้	- รัชณี (2532)
Proteins	~2	% wt.wt ⁻¹ ในน้ำยางสด	- การปรับสภาพด้วยกรด - การล้างด้วยด่าง - การทำน้ำยางครีม - การเซนตริฟิวจ์ซ้ำ 2 ครั้ง - การใช้เอนไซม์ - การฉายรังสีแกมมาจาก ⁶⁰ Co	- Siti Maznah <i>et al.</i> , (2008) - Perrella and Gaspari (2002) - Rogero <i>et al.</i> (2003) และ Parra <i>et al.</i> (2005) - รัชณี (2532) และ Guy (1979)

จากผลการวิจัยที่เคยมีมานี้ คณะผู้วิจัยคาดว่า หากทำการศึกษาและลดสิ่งดั้งแต่ขึ้นของการเตรียมน้ำยาง หรือก่อนที่จะนำน้ำยางไปเตรียมเป็นยางแผ่น หรือยางแห้ง โดยการรวมวิธีที่กล่าวมาเข้าด้วยกัน ตัวอย่างเช่น แนวทางแรกการใช้สารดูดซับ ตัวอย่างเช่น เบนทอไนต์ดัดแปร เติมน้ำลงในน้ำยางสด เพื่อลดปริมาณสารพอลิฟีนอล จากนั้นนำน้ำยางสดไป ปั่นเหวี่ยงเอาสารดูดซับออก และนำไปทำเป็นน้ำยาง ชั้น แนวทางที่สอง ศึกษาสารยับยั้งปฏิกิริยาที่ทำให้เกิดสีคล้ำ ตัวอย่างเช่น สารยับยั้งเอนไซม์พอลิฟีนอลออกซิเดส แล้วนำน้ำยางสดไปเตรียมเป็นน้ำยางชั้น

ทั้งนี้เพื่อ ศึกษาหา แนวทางใหม่ที่มีประสิทธิภาพเพิ่มขึ้น ในการลดสีของยาง ให้กับผู้ประกอบการ เพิ่มมูลค่าให้กับน้ำยางพารา

1.2 วัตถุประสงค์

1.2.1 เพื่อศึกษาปริมาณของสารหลัก ๆ ที่มีผลต่อการเกิดสีคล้ำในน้ำยางธรรมชาติ

ตัวอย่างเช่น สารพอลิฟีนอล โปรตีน คาโรทีนอยด์ และพอลิฟีนอลออกซิเดส

1.2.2 เพื่อศึกษาวิธีการลดสีคล้ำในน้ำยางธรรมชาติ

1.3 ขอบเขตของงานวิจัย

1.3.1 ศึกษาสารหลัก ๆ ที่ทำให้เกิดสีคล้ำในน้ำยางธรรมชาติ

ก. ศึกษาสารหลัก ๆ ที่ทำให้เกิดสีคล้ำในน้ำยางธรรมชาติ ตัวอย่างเช่น พอลิฟีนอล โปรตีน คาโรทีนอยด์ และพอลิฟีนอลออกซิเดส วิเคราะห์หาปริมาณและตรวจสอบความน่าเชื่อถือของวิธีการในการหาปริมาณสารที่ทำให้เกิดสีคล้ำแต่ละชนิด

ข. ศึกษาปริมาณและผลของสารต่อการทำให้เกิดสีคล้ำในน้ำยางธรรมชาติที่เตรียมเป็นแผ่นฟิล์มยางแห้ง

1.3.2 ศึกษาวิธีการลดสารที่ทำให้เกิดสีคล้ำและยับยั้งปฏิกิริยาที่ทำให้เกิดสีคล้ำในน้ำยางธรรมชาติ

ก. ศึกษาชนิดของสารที่ใช้ในการลดสารที่ทำให้เกิดสีคล้ำและยับยั้งปฏิกิริยาที่ทำให้เกิดสีคล้ำ

1) สารที่ลดหรือกำจัดสารที่ทำให้เกิดสีคล้ำ

2) สารที่ยับยั้งปฏิกิริยาที่ทำให้เกิดสีคล้ำ

ข. ศึกษาวิธีการและสภาวะที่เหมาะสมในการลดหรือกำจัดสารที่ทำให้เกิดสีคล้ำ

1.3.3 ศึกษาสมบัติเชิงกลแผ่นฟิล์มน้ำยางจากการจุ่มของน้ำยางชั้นที่ผ่านกระบวนการการ

ลดสีคล้ำด้วยวิธีที่พัฒนาขึ้น ได้แก่ ความต้านทานต่อแรงดึง (Tensile strength)
มอดุลัส (Modulus) และความสามารถในการยืดจนขาด (Elongation at break)

1.4 ประโยชน์ที่คาดว่าจะได้รับ

- 1.4.1 ทราบปริมาณสารหลัก ๆ ที่ทำให้เกิดสีคล้ำในตัวอย่างน้ำยางธรรมชาติ
- 1.4.2 ได้แนวทางใหม่ในการลดสารที่ทำให้เกิดสีคล้ำและยับยั้งปฏิกิริยาของสารที่ทำให้เกิดสีคล้ำในน้ำยางธรรมชาติ

Prince of Songkla University
Pattani Campus