



5. อภิปรายผลการวิจัย

ตัวหนอนไหมสังเคราะห์โปรตีนไฟโบรอิน (fibroin) ขึ้นที่ต่อมไหม (silk gland) ในสภาพโมเลกุลละลายน้ำด้วยโครงรูป random coil และเกลียวแอลฟา (α -helix) แล้วจึงเกิดการเปลี่ยนสภาพ (fibroin fiber) เป็นเส้นใยไฟโบรอินด้วยโครงรูปบีตาชีท (β -sheet) โดยกระบวนการทางชีวภาพของหนอนไหมกลายเป็นรังไหมหุ้มตัวหนอน มนุษย์ใช้ประโยชน์ของโปรตีนไฟโบรอินในรูปของเส้นใยไหมในด้านการเป็นวัตถุดิบผลิตภัณฑ์ทอผ้ามานานหลายพันปีแล้ว ซึ่งส่วนใหญ่เป็นเส้นใยไหมของตัวอ่อนไหมบ้าน (*Bombyx mori*) ต่อมา มีการนำไปประยุกต์ทางการแพทย์ คือ ใช้เป็นวัสดุเย็บแผลยึดเนื้อเยื่อ ในปัจจุบันการประยุกต์ใช้ขยายไปถึงการแปรรูปไฟโบรอินจากสภาพโปรตีนเส้นใยไม่ละลายน้ำไปเป็นโปรตีนคิรูปละลายน้ำ (regenerated fibroin) เพื่อพัฒนาเป็นผงโปรตีนไฟโบรอินมูลค่าเพิ่ม สำหรับใช้เป็นส่วนผสมเครื่องสำอางประเภทครีม/โลชั่น (Daithankar et al., 2005) เป็นส่วนผสมของอาหาร เช่น ทำเป็นวุ้น (Keiko and Michiko, 2004)

โปรตีนไฟโบรอินในสภาพเส้นใยไม่สามารถละลายน้ำได้ เพราะโมเลกุลเป็นไฮโดรโฟบิกสูง (Ashokan and Pilla, 2008) และเนื่องจากเป็นโครงสร้างบีตาชีทจึงมีความแข็งแรงของโครงสร้างจากพันธะไฮโดรเจน รวมทั้งภายในโมเลกุลยังเต็มไปด้วยบริเวณผลึก (crystallinity) ซึ่งโครงสร้างหน่วยย่อยจับยึดกันแน่น การเตรียมไฟโบรอินไหมบ้านให้เป็นโปรตีนคิรูปละลายน้ำทำได้โดยใช้ตัวทำละลายที่เป็นสารละลายกรดความเข้มข้นสูง เช่น กรดฟอสฟอริก (phosphoric acid) กรดฟอร์มิก (formic acid) กรดซัลฟิวริก (sulfuric acid) กรดไฮโดรคลอริก (hydrochloric) เป็นต้น ข้อด้อยของตัวทำละลายที่เป็นกรด คือ จะเกิดการสลายโมเลกุลไฟโบรอินอย่างแน่นอน ตัวทำละลายที่นิยมใช้ ได้แก่ สารละลายความเข้มข้นสูง/อิ่มตัวของเกลือสมบัติน้ำกลาง (neutral salt) (Sashina et al. 2006) โดยเฉพาะอย่างยิ่ง เกลือลิเทียมโบรไมด์ซึ่งทำให้เกิดการละลายได้ดี ราคาไม่แพงมาก ไม่เกิดผลเสียต่อสิ่งแวดล้อม ถ้าควบคุมให้เกิดการละลายที่อุณหภูมิห้องจะไม่เกิดการสลายของโมเลกุลไฟโบรอิน แต่การละลายจะไม่สมบูรณ์และใช้เวลานานหลายวัน (Zuo et al., 2006) ด้วยปริมาตรที่เหมาะสมและที่ 70°C ลิเทียมโบรไมด์ 9.3 โมลาร์สามารถละลายไฟโบรอินไหมบ้านหมดภายในเวลาเพียง 3 ชั่วโมง โดยการวิเคราะห์ด้วย SDS-PAGE แสดงให้เห็นว่าเกิดการสลายโมเลกุลของไฟโบรอินเป็นโมเลกุลขนาดเล็กกว่า 100 kDa (Sah and Pramanik, 2010)

ลิเทียมโบรไมด์ละลายไฟโบรอินไหมบ้านโดยลิเทียมไอออนเข้าไปเกิดพันธะโคออร์ดิเนตโควาเลนต์ (coordinate covalent) กับกรดอะมิโนเซอรีนและไทโรซีนซึ่งมีอยู่ในปริมาณสูงตรงบริเวณผลึกของโครงสร้าง ทำลายแรงยึดบริเวณผลึกของโครงสร้าง พร้อมกันนั้นโมเลกุลของน้ำจะแพร่เข้าไปทำลายพันธะไฮโดรเจนในบีตาชีทของไฟโบรอิน เป็นผลให้ไฟโบรอินพอลิเปปไทด์

เปลี่ยนเป็นโครงรูปที่ละลายน้ำได้คือเป็นโครงรูป globule ของ random coil (Ayub and Arai, 1994; Sashina et al., 2006) ไฟโบรอินไหมอีรีมีเซอร์รินและไทโรซีนในโครงสร้างต่ำมาก (ตารางที่ 2, 1979; สุพร นุชคำรงค์ และคณะ, 2553) ซึ่งทำให้ละลายได้ง่าย

ในงานวิจัยนี้ใช้วิธีการละลายด้วยลิเทียมโบรไมด์ของสุพร นุชคำรงค์ และคณะ (2553) ละลายไฟโบรอินไหมอีรี (*Samia ricini* Donovan; synonym: *Philosamia ricini*) ให้เป็นโปรตีนไฟโบรอินคินรูปละลายน้ำ ผลงานวิจัยแสดงให้เห็นว่า ไฟโบรอินไหมอีรีที่เตรียมได้นี้ (ซึ่งรายงานไว้แล้วว่าเป็นไฟโบรอินพอลิเปปไทด์ขนาด 58 และ 67 kDa) ไม่มีสมบัติกระตุ้นการเจริญเซลล์ไฟโบรบลาสต์ (mouse fibroblast NIH/3T3) ดังภาพที่ 3 จากการทำการทดลองควบคู่กับไฟโบรอินไหมบ้านที่ทำให้เป็นโปรตีนคินรูปละลายน้ำด้วยวิธีของ Ajisawa (1998) ซึ่ง Zhang et al. (2007) แสดงให้เห็นว่าเป็นวิธีที่ทำให้เกิดการสลายโมเลกุลไฟโบรอิน ผลการทดสอบพบว่าไฟโบรอินไหมบ้านพันธุ์ดอกบัวที่ใช้ในงานวิจัยสามารถกระตุ้นการเจริญของเซลล์ไฟโบรบลาสต์ได้ (ภาพที่ 4) สอดคล้องกับงานวิจัยก่อนหน้านี้ว่าไฟโบรอินคินรูปละลายน้ำของไหมบ้านพันธุ์ต่างประเทศช่วยกระตุ้นการยึดเกาะพื้นผิวและการเจริญของเซลล์สัตว์เพาะเลี้ยง (Momotani et al. 1998; Tsubouchi et al. 2003; Leal-Egaña and Scheibel 2010)) ทั้งนี้ต่อมา Yamada et al. (2004) พบว่า ช่วงลำดับกรดอะมิโนที่ทำให้เกิดสมบัติดังกล่าว คือ VITTDSDGNE และ NINDFDED ของบริเวณโครงสร้างไม่เป็นผลึกในโมเลกุลไฟโบรอินไหมบ้าน สมบัติที่แตกต่างกันเช่นนี้น่าจะมีสาเหตุจากความแตกต่างของโครงสร้างการเรียงลำดับกรดอะมิโนในไฟโบรอินไหมอีรีซึ่งยังไม่เคยมีรายงานว่า เป็นเช่นไร นอกจากนี้ยังไม่เคยมีรายงานว่าไฟโบรอินไหมอีรีมีสมบัติการกระตุ้นการเจริญของเซลล์ชนิดใดหรือไม่ อย่างไรก็ตาม Acharya and Ghosh (2008) สามารถเตรียมโปรตีนคินรูปละลายน้ำของไฟโบรอินจากไหมป่าอินเดียอีกชนิดหนึ่ง คือ ไหมทาสาร์ (*tasar; Antheraea mylitta*) โดยการละลายด้วยลิเทียมโบรไมด์ แล้วแปรรูปเป็นแผ่นฟิล์มบาง ทดสอบพบว่า ให้สมบัติการยึดเกาะเซลล์ไฟโบรบลาสต์และกระตุ้นการเจริญของเซลล์ได้ดีกว่าแผ่นฟิล์มไฟโบรอินไหมบ้าน เช่นเดียวกับไฟโบรอินจากไหมป่าชนิด *A. pernyi* ซึ่งมีองค์ประกอบกรดอะมิโนแตกต่างจากของไหมบ้าน โดยมีปริมาณ Ala Asp Arg และ His สูง แต่ปริมาณ Gly ต่ำ นอกจากนี้ยังมีลำดับเรียงตัวของ Arg-Gly-Asp ซึ่งได้รับการพิสูจน์ว่าเป็นบริเวณที่ทำให้เซลล์ยึดเกาะไฟโบรอินนี้ได้ดีมากกว่าไฟโบรอินไหมบ้าน (Tao et al., 2007)

ผลการทดสอบสมบัติการต้านออกซิเดชันในเซลล์ไฟโบรบลาสต์แสดงว่า ไฟโบรอินไหมอีรีคินรูปละลายน้ำที่ใช้ในงานวิจัยออกฤทธิ์ได้ดีในการป้องกันพิษออกซิเดชันจากสารไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ (ภาพที่ 6) โดยที่ไม่ใช่เป็นผลจากความสามารถในการกระตุ้นการเจริญของเซลล์ดังที่อภิปรายไว้ข้างต้น ซึ่งเป็นคุณลักษณะเด่นที่ยังไม่มีรายงานในไฟโบรอินของไหมชนิดใดมาก่อน รวมทั้งของไหมบ้านไทยพันธุ์ดอกบัวที่ใช้ทดลอง (ภาพที่ 7) ไฟโบรอินไหมบ้านที่มีรายงานว่าออกฤทธิ์ต้านออกซิเดชันได้ล้วนเป็นไฟโบรอินที่ถูกแปรรูปเป็นไฮโดรไลเสตจากการย่อยด้วย

กรดหรือเอนไซม์อัลคาเลส (alcalase) (Park et al., 2002; Yeo et al., 2005) อย่างไรก็ตาม มีโอกาสเป็นไปได้ว่า ไฟโบรอินไหมอีรีคินรูปละลายน้ำที่ใช้ในงานวิจัยได้เกิดการสลายโครงสร้างบางส่วนจากการละลายด้วยลิเทียมคลอไรด์อิ่มตัว (9 M) ที่ 70 องศาเซลเซียส นาน 48 ชั่วโมง ข้อมูลที่สนับสนุนข้อสันนิษฐานในรายงานของสุพร นุชดำรงค์และคณะ (2553) คือ รูปแบบโปรตีนของไฟโบรอินไหมอีรีคินรูปละลายน้ำซึ่งวิเคราะห์ได้ด้วย SDS-PAGE และผลการวิเคราะห์กรดอะมิโนองค์ประกอบเปรียบเทียบระหว่างเส้นไหมอีรีกับโปรตีนไหมอีรีคินรูปละลายน้ำ ทั้งนี้คาดว่าส่วนที่สลายไปเป็นบริเวณโครงสร้างส่วนไม่เป็นผลึกนั่นเอง

ไฟโบรอินไหมบ้านเป็นโปรตีนย่อยได้ยากโดยเอนไซม์หลายชนิด ปัจจัยที่เกี่ยวข้องกับความสามารถของเอนไซม์ย่อยโปรตีนในการย่อยไฟโบรอิน ได้แก่ (1) สถานภาพทางโครงสร้างของไฟโบรอิน และ(2) การมีลำดับเปปไทด์จำเพาะสำหรับเอนไซม์แต่ละชนิด การใช้เอนไซม์ย่อยไฟโบรอินเพื่อพิสูจน์โครงสร้างของไฟโบรอินไหมบ้าน ทำให้รู้ว่าทั้งเอนไซม์ทริปซิน (trypsin) และไคโมทริปซิน (chymotrypsin) ย่อยไฟโบรอินนี้ในสภาพโปรตีนคินรูปละลายน้ำได้ไม่สมบูรณ์จะเหลือส่วนบริเวณผลึกตกเป็นตะกอนให้เห็น (Drucker et al., 1953) Lucas et al. (1962) รายงานว่าไฟโบรอินคินรูปละลายน้ำของไหมบ้านมีลำดับจำเพาะสำหรับเอนไซม์ไคโมทริปซินอยู่ที่กรดอะมิโนด้านคาร์บอกซิล (carboxyl end) ของบริเวณไม่เป็นผลึกที่ต่อกับบริเวณผลึก โดยวิเคราะห์พบว่ากรดอะมิโนตรงลำดับนั้นคือ Tyr ส่วนเอนไซม์คอลลาจีเนส (collagenase) ซึ่งย่อยคอลลาเจนได้เพราะทำลายพันธะระหว่าง X-Gly (เมื่อ X เป็นกรดอะมิโนชนิดใดใด) ในลำดับจำเพาะ X-Gly-Pro ของโปรตีนคอลลาเจน เอนไซม์นี้ย่อยไฟโบรอินไหมบ้านได้น้อยมาก (Arai et al., 2004) ทั้งที่มีปริมาณ Gly อยู่มากกว่า 40% (ตารางที่ 2) สาเหตุคือ Gly ซึ่งพบมากในบริเวณผลึกไม่อยู่ในลักษณะเรียงลำดับเป็นบริเวณให้คอลลาจีเนสย่อย มีลำดับดังกล่าวอยู่น้อยโดยพบอยู่ในบริเวณไม่เป็นผลึก บริเวณเป้าหมายของการย่อยไฟโบรอินที่แปรรูปจากไฟเบอร์แล้วคือบริเวณไม่เป็นผลึก (Li et al., 2003; Arai et al., 2004)

ในระบบย่อยอาหารมีเอนไซม์ 3 ชนิดทำหน้าที่ย่อยโปรตีน ได้แก่ เปปซิน (pepsin) ในกระเพาะอาหารซึ่งเป็นกรดจากการที่มีกรดไฮโดรคลอริกประมาณ 0.5% เอนไซม์อีก 2 ชนิด คือ และทริปซิน (trypsin) กับไคโมทริปซิน (chymotrypsin) ส่วนต้นลำไส้เล็กตรงบริเวณดูโอดินัม (duo-denum) Park et al. (2002) รายงานว่าทริปซินและเปปซินย่อยไฟโบรอินไหมบ้านคินรูปละลายน้ำได้น้อยมาก เปปซิน 2% ต้องใช้เวลาถึง 4 ชั่วโมงจึงจะย่อยได้ 45% ทริปซินย่อยได้ดีกว่าโดยทริปซิน 0.5% ย่อยได้ 60% เมื่อใช้เวลาย่อย 3 ชั่วโมง อย่างไรก็ตามต่อมา Hirohisa et al. (2004) ทดลองให้หนู (rat) กินไฟโบรอินไหมบ้านที่เตรียมให้เป็นโปรตีนละลายน้ำ พบว่าประสิทธิภาพการย่อยได้จริง (true digestibility) เป็น 65.7%

ในงานวิจัยได้ทดลองย่อยไฟโบรอินไหมอีรีด้วยเอนไซม์ทริปซินในเวลา 1 ชั่วโมง ผลการทดลองในตารางที่ 3 และ 4 แสดงว่า เกิดการย่อยได้น้อยกว่าเคซีน และเป็นที่น่าสังเกตว่าเมื่อผ่านกระบวนการให้ความร้อน 3 วิธีต่างๆ เลียนแบบการทำอาหารไม่มีผลต่อประสิทธิภาพการย่อย อย่างไรก็ตาม วิธีการวัดปริมาณการย่อยอิงตามการวัดปริมาณไทโรซีน (ดูในวิธีการทดลอง) จึงอาจเป็นไปได้เช่นกันว่า ข้อมูลอาจเบี่ยงเบนเนื่องจากการมีปริมาณไทโรซีนแตกต่างกันในเคซีนและไฟโบรอิน การศึกษาการย่อยได้/ ย่อยไม่ได้ของไฟโบรอินไหมอีรีเพื่อเชื่อมโยงกับผลการทดลองที่แสดงให้เห็นว่าไฟโบรอินไหมอีรีที่เตรียมได้นี้สามารถกระตุ้นการเจริญของเชื้อ *Lactobacillus* TISTR 1463 (ภาพที่ 12) ถ้าไฟโบรอินดังกล่าวไม่เกิดการย่อยเลยด้วยเอนไซม์ในทางเดินอาหาร จะมีโอกาสที่จะเสริมให้เป็นอาหาร Prebiotic หรือต้องทำการทดลองเชิงลึกย่อยไฟโบรอินไหมอีรีด้วยเอนไซม์ผสมเลียนแบบระบบย่อยอาหารแล้วแยกผลิตภัณฑ์ที่เกิดขึ้นไปทดสอบผลต่อเชื้อนั้น ในขั้นเบื้องต้นนี้ไฟโบรอินไหมอีรีที่เตรียมได้น่าจะมีประโยชน์ในอุตสาหกรรมนมเปรี้ยว ใช้เป็นส่วนผสมเพิ่มประชากรเชื้อ *Lactobacillus* spp.

การแปรสภาพไฟโบรอินให้เป็นเปปไทด์ละลายน้ำได้มีวัตถุประสงค์เพื่อเตรียมเป็นวัตถุดิบมูลค่าเพิ่มสำหรับเป็นส่วนผสมอาหารและเครื่องสำอาง งานวิจัยได้ทดลองแปรสภาพโดยทำ acid hydrolysis ด้วยกรดซิตริก 10-30% ในสถานะของหมอนึ่งฆ่าเชื้อ 15 และ 30 นาที เพื่อให้เป็นสถานะที่พร้อมสำหรับนำไปใช้เตรียมไฟโบรอินเปปไทด์ของไหมอีรีที่จะเป็นสารเติมแต่ง (food additives) ในอาหารที่มีกรดซิตริกเป็นส่วนประกอบ ผลการวิเคราะห์น้ำหนักเส้นใยไฟโบรอินในสารละลายกรดซิตริกก่อนและหลังให้ความร้อนดังกล่าว พบว่า การใช้กรดซิตริก 30% ทำให้ไฟโบรอินไหมอีรีสลายได้ถึงประมาณ 15.66% โดยน้ำหนัก โดยไม่ต้องให้ความร้อน แต่ถ้าให้ความร้อนจะทำให้เกิดการสลายเพิ่มเป็นประมาณ 45.92% โดยน้ำหนัก (ตารางที่ 5) อย่างไรก็ตาม ถ้าประเมินจากการเกิด acid hydrolysis เฉพาะในช่วงเวลาที่ได้รับความร้อน 30 นาที จะพบว่า กรดซิตริกความเข้มข้น 10-30% มีประสิทธิภาพไม่แตกต่างกัน กรดซิตริกสลายไฟโบรอินไหมอีรีได้รูปแบบโครมาโตแกรมจากการย้อมด้วย ninhydrin แตกต่างเล็กน้อยเมื่อเปรียบเทียบกับผลการทดลองของไฟโบรอินไหมบ้าน (ภาพที่ 9-11) ซึ่งน่าจะเป็นผลจากความแตกต่างของโครงสร้างบริเวณผลึก (crystalline region) และบริเวณไม่เป็นผลึก (non-crystalline region) ในไฟโบรอินของไหมทั้ง 2 ชนิด สถานะที่เป็นกรดส่งผลให้เกิดการสลายพันธะเปปไทด์ในโครงสร้างของไฟโบรอิน โดยบริเวณที่จะเกิดผลก่อนเป็นลำดับต้นๆ คือ บริเวณไม่เป็นผลึก เพราะเป็นบริเวณโครงสร้างแบบหลวมๆ ซึ่งกรดแพร่เข้าไปทำปฏิกิริยากับพันธะเปปไทด์ได้ง่ายกว่าในบริเวณผลึก ยิ่งใช้เวลานานหรือใช้กรดความเข้มข้นสูงขึ้น บริเวณที่จะถูกผลกระทบจะยิ่งมากขึ้น (Tímár-Balázs and Eastop 2002) จึงน่าสนใจที่จะศึกษาต่อไปว่าเปปไทด์ของไฟโบรอินไหมอีรีที่เกิดขึ้นเมื่อทำ acid hydrolysis ด้วยกรดซิตริกต่างความเข้มข้นหรือด้วยเวลาการให้ความร้อนต่างกันจะเป็นเปปไทด์ที่มีลำดับกรดอะมิโนเป็นเช่นไรตลอดจนจะมีการออกฤทธิ์ทางชีวภาพอย่างไร

เป็นที่รู้กันว่า ninhydrin เป็นรีเอเจนต์ที่ใช้ตรวจวัดกรดอะมิโน แต่ ninhydrin ยังสามารถตรวจวัดเปปไทด์ได้ด้วย โดยทำปฏิกิริยาเกิดสีม่วงแกมน้ำเงินกับ หมู่ α -amino ของกรดอะมิโนที่ปลายด้านอะมิโนของเปปไทด์ (amino-terminal group) ถ้ากรดอะมิโนที่ปลายด้านอะมิโนนั้นเป็น Pro จะเกิดปฏิกิริยาได้สีเหลืองอ่อน และเกิดปฏิกิริยาได้เข้มมากกับ α -amino อิสระของ Val/ Ile เกิดปฏิกิริยาได้เข้มเช่นกันกับ ϵ -NH₂ ที่หมู่โซ่ข้างของ Lys ปฏิกิริยา ninhydrin มีความไวในการวิเคราะห์เปปไทด์ที่ระดับ 10-20 nmole เมื่อแยกเปปไทด์ด้วยโครมาโตกราฟีกระดาษ (Work and Burdon, 1981)

ปัญหาผิวแห้งเกิดขึ้นเนื่องจากการเสียน้ำในผิวหนังชั้น stratum corneum ส่งผลให้ผิวหนังขาดความยืดหยุ่น ตามปกติผิวหนังมีสารกลุ่มไฮโดรฟิลิกช่วยอุ้มน้ำไว้ (Blank, 1952) สารเหล่านั้น เช่น แลคเตต (lactate) อนุพันธ์ของยูเรีย กลุ่มเกลืออนินทรีย์ (inorganic salts) กลุ่มสารเปปไทด์ที่ระบุชนิดไม่ได้ และกลุ่มสารหลัก คือ กรดอะมิโนทั้ง 20 ชนิดในสภาพโมเลกุลอิสระ โดยเฉพาะอย่างยิ่ง Gly และ His สารพวกนี้ทำหน้าที่เป็น natural moisturizing factor (NMF) สภาพสิ่งแวดล้อมที่เปลี่ยนไปและการใช้สบู่/ดีเทอร์เจนต์ เร่งให้เกิดการสูญเสียน้ำ สารพวกน้ำมันจะช่วยรักษาความชุ่มชื้นของผิวหนังได้เพียงชั่วคราวเพราะมีผลเพียงเคลือบผิวลดการสูญเสียน้ำ สารให้ความชุ่มชื้น (moisturizer) อื่นๆ ได้แก่ สารสกัดจากผลไม้หลายชนิด โปรตีน (เช่น โปรตีน นํ้านม) Ute (1998) รายงานว่าเปปไทด์ที่ได้จากการย่อยโปรตีน สามารถซึมผ่านไปยังผิวชั้น stratum corneum เข้าทำหน้าที่แทน NMF ไฟโบรอินไหมบ้านเป็นที่สนใจด้วยสาเหตุหลัก คือ เป็นโปรตีนที่มีปริมาณ Gly สูงมากกว่า 40% และ อุ้มน้ำได้ดีมาก Daithankar et al. (2005) ทดสอบสมบัติการเป็นสารให้ความชุ่มชื้นของไฟโบรอินไหมบ้านในครีมทาผิว เตรียมไฟโบรอินโดยวิธีละลายเส้นใยไหมด้วยลิเทียมโบรไมด์ พบว่าไฟโบรอิน 5% เป็นความเข้มข้นที่เหมาะสมในเนื้อครีม

เครื่องสำอางประเภททาผิวหน้า (cosmetic dermatology) มีส่วนผสมเป็นสารที่ออกฤทธิ์ป้องกันแสงอาทิตย์ (anti-solar) ชะลอความชราของผิว (anti-aging) ป้องกันผิวเหี่ยว (anti-wrinkle) และ/ หรือช่วยให้ผิวหนังตึงตัง (firming product) ตามบทความของ Gorouhi and Maibach (2009) จำแนกการออกฤทธิ์ของเปปไทด์หรือโปรตีนเพื่อให้ได้ตามวัตถุประสงค์ไว้ดังนี้

(1) signal peptides ช่วยกระตุ้นการสร้างโปรตีนอีโครอบเซลล์ (matrix proteins) โดยเฉพาะอย่างยิ่งโปรตีนคอลลาเจน (collagen) และอาจรวมถึงโปรตีนอีลาสติน (elastin) ไฟโบรเนคติน (fibronectin) โปรติโอไกลแคน (proteoglycan) ฯลฯ ทำให้ผิวตึงตังไม่เหี่ยวยุบ เปปไทด์ซึ่งผลทดสอบทางห้องปฏิบัติการพบว่าช่วยกระตุ้นการเจริญของเซลล์ไฟโบรบลาสต์ผิวหนัง (skin fibroblast) จะออกฤทธิ์ดังกล่าวนี้

(2) เปปไทด์หรือโปรตีนที่มีฤทธิ์ด้านการอักเสบ (anti-inflammatory) หรือต้านออกซิเดชัน จะช่วยชะลอความชราของผิว

(3) เปปไทด์ที่ยับยั้งเอนไซม์ (enzyme inhibitor) โดยเฉพาะเอนไซม์โปรตีเอสที่ช่วยป้องกันผิวเหี่ยว และไทโรซิเนส (tyrosinase) ที่ช่วยป้องกันแสงแดดและรักษาเซลล์ผิว

อนุมูลอิสระส่งผลทำลายความยืดหยุ่นของโปรตีนคอลลาเจน (Monboisse et al., 1984) สารต้านอนุมูลอิสระจึงช่วยชะลอความชราของผิวได้ ไฟโบรอินไฮดรอลิซิสที่เตรียมได้จึงน่าจะมีความสำคัญในการเป็นส่วนผสมของเครื่องสำอางประเภทครีม/โลชั่น/สบู ในแง่ของการเป็นสารรักษาผิว ช่วยลดความเสื่อมของผิวหนังได้ การประยุกต์ใช้ไฟโบรอินไฮดรอลิซิสร่วมกับไฟโบรอินไฮดรอลิซิสไม่ส่งผลเสริมกันในการลดความเสื่อมของผิวเพราะไม่ช่วยกระตุ้นการเจริญของเซลล์ไฟโบรบลาสต์ได้ (ภาพที่ 8)

จากการทดสอบความพึงพอใจของอาสาสมัครที่มีต่อผลิตภัณฑ์สบู/โลชั่นกับ (ภาพที่ 13, ตารางที่ 9 และ 10) พบว่า อาสาสมัครมีความพึงพอใจในระดับคะแนนสูงขึ้นเมื่อเปรียบเทียบกับผลิตภัณฑ์ที่ไม่เติมไฟโบรอิน ในงานวิจัยทดสอบสูตรโลชั่นเฉพาะในด้านเคมีและกายภาพ (physicochemical test) คือ ทดสอบขั้นพื้นฐานด้านปริมาณองค์ประกอบสำคัญ (active ingredients) ความคงตัวและความสม่ำเสมอของโลชั่น ทดสอบความเป็นพิษ (toxicological test) ต่อร่างกายที่จะเกิดขึ้นได้จากการใช้ (เช่น การแพ้อย่างรุนแรง เกิดอาการผิวพุพอง) และทดสอบความพึงพอใจในการใช้ (psychophysics test) ซึ่งเป็นผลจากความรู้สึกที่เกิดจากจิตใจ มิได้เป็นความพึงพอใจจากการเห็นผลเปลี่ยนแปลงหลังใช้ ถ้าจะพัฒนาเป็นผลิตภัณฑ์ที่มีมาตรฐานต่อไป ยังจะต้องมีการทดสอบทางจุลชีววิทยา (microbiological test) วิเคราะห์การปนเปื้อนเชื้อจุลินทรีย์ ตลอดจนการทดสอบประสิทธิภาพ (efficacy test) ด้วยเครื่องมือตรวจวัด ที่แสดงให้เห็นความสามารถของผลิตภัณฑ์ว่าจะก่อให้เกิดประสิทธิผลตามคำกล่าวอ้างจริงหรือไม่

บทวิเคราะห์สังเคราะห์ของงานวิจัย กลุ่มผู้วิจัยชี้ประเด็นความน่าสนใจของไฮดรอลิซิสว่ามีข้อเด่นหลายประการ ได้แก่ เลี้ยงง่าย มีพืชอาหารหลายชนิด (polyphagous) เลี้ยงได้หลายรอบใน 1 ปี (polyvaltine) ขนาดรังใหญ่และมีปริมาณโปรตีนเซรีซินต่ำ ซึ่งเท่ากับทำให้มีผลผลิตไฟโบรอินสูง

การเตรียมสารละลายไฟโบรอินยังต้องการวิธีวิเคราะห์ด้วยเทคโนโลยีที่มีความไวสูงเพื่อหาปริมาณตกค้างของลิเทียมไอออน เช่น เทคนิค atomic emission spectroscopy (Tsukada and Freddi 1994) เนื่องจากแม้ว่าในเนื้อเยื่อและระบบเลือดของคนจะมีลิเทียมไอออนอยู่เป็นปกติ ตลอดจนเกลือหลายชนิดของลิเทียมถูกใช้เป็นส่วนประกอบของยาจำนวนหนึ่ง แต่ถ้ามีการสะสมลิเทียมไอออนมากถึงระดับหนึ่งก็จะเกิดพิษต่อร่างกายได้ (Beyaert et al. 1989; Baldessarini and Tarazi 2007) อย่างไรก็ตาม Daithankar et al. (2005) แสดงว่าการทำไดอะไลซิส (dialysis) อย่างมากเกินพอตามวิธีที่ทำกันมานั้นสามารถลดปริมาณลิเทียมไอออนได้ถึงระดับ 0.00025 ซึ่งจัดว่าต่ำกว่าระดับปลอดภัย

ในการพัฒนาไฟโบรอินไหมอีรีให้เป็นส่วนประกอบของโลชั่นนั้น ยังต้องการผู้ชำนาญในสาขาวิชาที่สามารถศึกษาเชิงลึกในแง่ประสิทธิภาพของการเป็นสารให้ความชุ่มชื้น (moisturizing efficiency) ตามหลักวิชาการ เช่น การศึกษากับผิวหนังเทียม การวิเคราะห์ด้วย transepidermal water loss technique ในอาสาสมัคร การตรวจสอบการเกิดภูมิแพ้ของผิวหนัง (skin irritation test) การระคายเคืองต่อตา (eye irritation test) การวิเคราะห์สมบัติการเพิ่มความเต่งของผิวหนัง เป็นต้น (Daithankar et al. 2005)