



บทที่ 1

บทนำ

บอร์มิเลนนีอิหรัชของ Enzyme Commission คือ E.C. 3.4.4.24 (1) เป็นเอนไซม์ย่อยโปรตีน (proteolytic enzyme) ที่มี active site ประกอบด้วยกลุ่มชัลฟ์ไฮคริล (sulphydryl) หรือกลุ่มไฮดรออล (-SH) พบในเซลล์ของสับปะรัก (Ananas Comosus (L.) Merr.) และพืชในวงศ์ Bromeliaceae (2) ทั่ว ๆ ไป

### 1.1 คุณสมบัติของบอร์มิเลนจากต้นสับปะรัก

1.1.1 คุณสมบัติทางเคมี บอร์มิเลนเป็นไกลโตกิโปรตีนซึ่งส่วนที่เป็นการโน้มใช้เครก เป็นโอลิโกแซคคาไรด์ซึ่งประกอบด้วย แมกโนส 3 โมเลกุล ไซโลส 3 โมเลกุล และ เอ็น-อะซีทิลกลูโคขามีน 2 โมเลกุล ค่อ 1 โมเลกุลของบอร์มิเลน (3,4,5) สารประกอบการโน้ม-ใช้เครกเชิงช้อนเหล่านี้เข้มต่อ กับสายโพลีเบปไทด์ด้วยโครงสร้างดังแสดงในรูปที่ 1 ส่วนที่ เป็นโพลีเบปไทด์ประกอบด้วยเบปไทด์ที่มีกรดอะมิโนจำนวน 285 ตัว ซึ่งกรดอะมิโนเหล่านี้มี คุณสมบัติเป็นเบสมากกว่ากรด (6) นอกจากกรดอะมิโนแล้วยังมีกรดอื่น ได้แก่ กรดกลูโคโนนิก (glucuronic acid) กรดกาแลคตูโนนิก (galacturonic acid) และกรดเฟอรูลิก (ferulic acid) เข้มต่อ กับการโน้มใช้เครกเชิงช้อนในโมเลกุลของบอร์มิเลนด้วย (7)

บอร์มิเลนนิกกลุ่มไฮดรออล (-SH) ของชีสเทอีน (cysteine residue) และอิมิดา-โซล (imidazole) ของไฮสตีดีน (histidine residue) อยู่ที่ active site ของเอนไซม์ (8,9) กลุ่มเหล่านี้ทำหน้าที่จับกับสับสเครห์ซึ่งคล้ายกับป่าเปนและไฟชิน (8) บอร์มิเลนย่อยເ科教ชีนให้เกิดว่าอีโนໂගລິນที่ pH 7.2 และย่อยເຈລາຕິນໄດ້ที่ pH 5.0 (10,11) ความเสถียรของบอร์มิเลนอยู่ในช่วง pH 3.0 - 5.5 ที่อุณหภูมิ 35 - 60° ช. (12,13)

### 1.1.2 คุณสมบัติทางฟิสิกส์

บอร์มิเลนนีน้ำหนักโมเลกุลประมาณ 33,000 ตัลลัม (14,15) ละลายน้ำ แต่ไม่ละลายในตัวทำละลายอินทรีย์ เช่น แอลกอฮอล์ คิโตาม คลอโรฟอร์ม อีเทอร์ หรือเกลือ อินทรีย์ เช่น แอมโนเนียนชัลเฟต โซเดียมคลอไรด์ โนตัสเซียมชัลเฟต มีจุดไอโซอิเลคตริกที่ pH 9.55 มีค่าคงที่ของการตกตะกอน (sedimentation constant,  $S_{20}$ ) 2.73 S

polypeptide (285 amino acids) -  $\alpha$  - D - Man (1 $\rightarrow$ 2) -  $\alpha$  - D - Man  
 (1 $\rightarrow$ 2 or 6) - ( $\alpha$  - L - Fuc - (1 $\rightarrow$ 6 or 2) -  $\alpha$  - D - Man - ( $\beta$  -  
 D - Xyl) -  $\beta$  - D - GlcNAc - (1 $\rightarrow$ 3 or 4) -  $\beta$  - D - GlcNAc - (1 $\rightarrow$   
 $\beta$  - NH<sub>2</sub> - N of Asn) - peptide

รูปที่ 1 โนไมเกลกุลของโนโนร์มิเลน

ค่าคงที่ของการแพร่กระจาย (diffusion constant,  $D_{20}$ )  $7.77 \times 10^{-1} \text{ ซม}^2/\text{วินาที}$  ความหนืด (frictional ratio,  $\eta$ ) 0.039 เกชิลตรคือกรัม มีค่าคงที่ของการดูดกลืนแสง (absorbancy,  $A_1$  ซม.) ที่ 280 นาโนเมตร 19.0 (15)

### 1.2 วัตถุคุณสำหรับผลิตไบโรมิเลน

วัตถุคุณที่ใช้ผลิตไบโรมิเลนคือสับปะรด ซึ่งเป็นพืชล้มลุกใบเลี้ยงเดี่ยว อยู่ในวงศ์ bromeliaceae (Family Bromeliaceae) แหล่งปลูกสับปะรดที่สำคัญของประเทศไทย ได้แก่ จังหวัดประจวบคีรีขันธ์ ชลบุรี เพชรบุรี ระยอง ฉะเชิงเทรา จันทบุรี ตราด จังหวัดต่าง ๆ ในภาคใต้ ภาคเหนือ และภาคตะวันออกเฉียงเหนือ

Heinicke และ Gortner (2) รายงานว่าไบโรมิเลนมีในทุกส่วนของหัตสับปะรด แต่บริเวณลำต้นมีปริมาณเนื่องไขมีสูงกว่าส่วนอื่นของหัตสับปะรด ลำต้นที่มีอายุมากจะมีเนื่องไขมีในปริมาณมากกว่าลำต้นที่มีอายุน้อยกว่า และในส่วนล่างของลำต้นมีปริมาณเนื่องไขมีสูงกว่าบริเวณอื่น ส่วนสตีล (stele) มีเนื่องไขมีมากกว่าส่วนคอร์ทิกซ์ (cortex) นอกจากนี้ปริมาณเนื่องไขมียังขึ้นกับหัตส์ของหัตสับปะรด ความอุดมสมบูรณ์ของดินของแหล่งปลูกต่าง ๆ (17)

### 1.3 การผลิตไบโรมิเลน

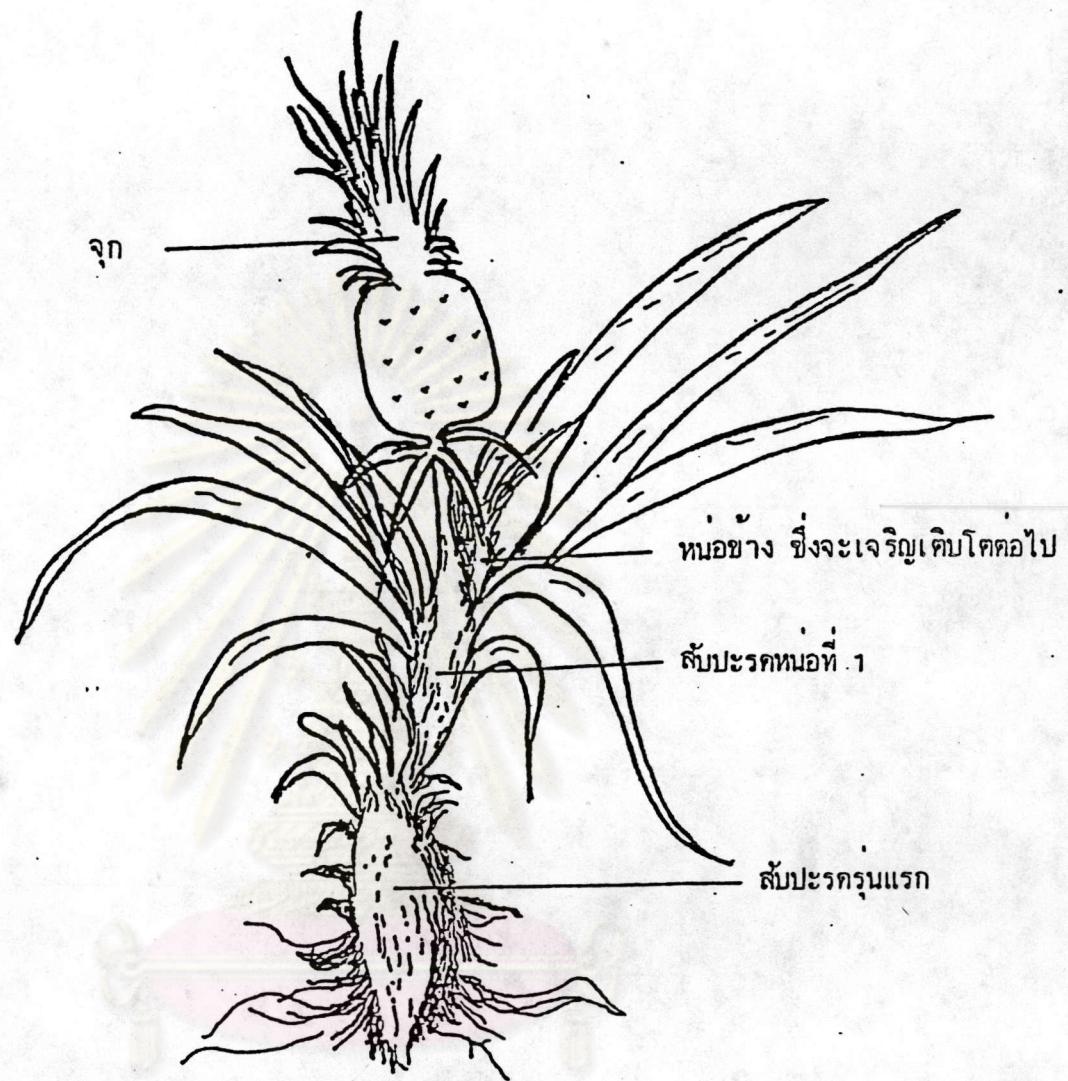
หัตสับปะรดที่ใช้เป็นแหล่งผลิตไบโรมิเลนควรเป็นหัตสับปะรดที่หมดอายุเกินเกี้ยวแล้ว อายุหัตสับปะรดเหล่านี้มากกว่า 3 ปี ถ้าเป็นระบบปลูกสับปะรดแบบ 4 ปี เก็บผลได้ 2 ครั้ง หัตสับปะรดที่จะมีอายุ 3 ปี ถ้าเป็นระบบปลูก 5 ปี เก็บผลได้ 3 ครั้ง จะมีหัตสับปะรดครุ่นตอ 1 และรุ่นตอ 2 อายุครุ่น 2 และ 4-5 ปี ตามลำดับ (16)

การสกัดแยกไบโรมิเลนจากหัตสับปะรดมีหลักการคือให้ของเหลวสัมผัสกับเนื้อเยื่อที่จะสกัดและแยกส่วนที่ต้องการออกโดยใช้สารละลายและวิธีการที่เหมาะสม การสกัดแยกทั่วไปมี ขั้นตอนที่สำคัญ กือ ขั้นตอนที่หนึ่ง ตัวทำละลายซึ่งผ่านผนังและเข้าไปสู่ภายในเนื้อของวัตถุคุณ ขั้นตอนที่สอง ตัวทำละลายไปละลายให้ตัวถูกละลายและพาสู่ผนังของวัตถุคุณ และขั้นตอนที่สาม เป็นการละลายของตัวถูกละลายจากผนังวัตถุคุณสู่ผู้สัมผัส จากนั้นตัวถูกละลายจะกระจายเข้าสู่สารละลายทั้งหมดของระบบ (18, 19) การสกัดแยกทำให้เก็บแบบขั้นตอนเกี้ยว (batch) และแบบต่อเนื่อง (continuous) ในการสกัดแยกแบบขั้นตอนเกี้ยว หลังการสกัดยังมีตัว



รูปที่ 2 ไร่สับปะรดโรงงานอาหารสยาม อ.บ้านบึง จ.ชลบุรี

ศูนย์วิทยทรพยากร  
บุคลากรณ์มหาวิทยาลัย



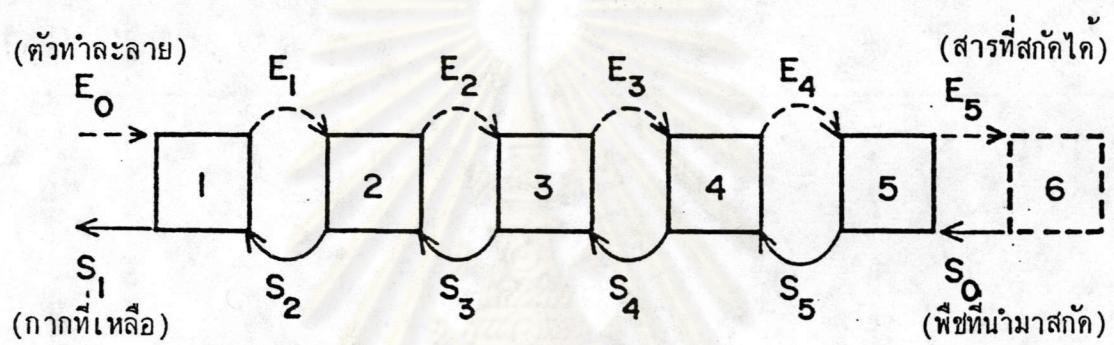
คุณสมบัติทางการแพทย์  
และสรรพคุณของสาหร่ายวิชชาด้วย

รูปที่ 3 ลักษณะและส่วนประกอบของต้นสับปะรด (16)

ถูกละลายหักหางอยู่เป็นจานวนมากพอสมควร เมื่อนำมาสกัดแยกหัวยหัวทว่าจะถูกละลายที่ยังหักหางอยู่จะถูกแยกออกมาในปริมาณที่น้อยกว่าครึ่งแรกมาก ด้านนำไปใช้ต่อในกระบวนการผลิตย้อมไม่คุ้มกับการลงทุน จึงมีนักวิทยาศาสตร์หลายท่านคิดคิวทีการสกัดแยกแบบต่อเนื่อง และส่วนทางชั้นโดยใช้ดังกระบวนการฯ ใน ทำงานแบบอนุกรมเช่น เครื่องมือสกัดแยก Dorr thickener (20) และ Kennedy extractor (21) หลักการของการสกัดแยกส่วนทางให้แสงคงไว้ในรูปที่ 4 ในกระบวนการมีถังกว้าง 6 ใบ ทำงานแบบอนุกรมดังนี้ หัวทำละลายบริสุทธิ์ ( $E_0$ ) ป้อนเข้าถังหมายเลข 1 ผสมกับการของแข็งที่แยกจากถังหมายเลข 2 เมื่อดึงจุกสมุดย์หรือไกลจุกสมุดย์ที่หัวถูกละลายในภาชนะของแข็งไม่ล่อลายต่อไปแล้ว ก็แยกสารละลายออกเป็นสารละลาย  $E_1$  ป้อนเข้าถังหมายเลข 2 ต่อไป ส่วนกากในขณะนี้มีหัวถูกละลายอยู่น้อยมากแล้ว ( $S_1$ ) นำไปทิ้งเป็นของเสียจากการวนการ ในถังหมายเลข 2 มีสารละลายจาก  $E_1$  ผสมกับการที่เหลือจากถังหมายเลข 3 ( $S_3$ ) เปิดเครื่องวนจนถึงจุกสมุดย์ของ การละลาย ก็แยกส่วนทั้งสองออกจากกัน สารละลาย  $E_2$  กู้อกนำไปใช้ในถังหมายเลข 3 ต่อไป ความเข้มข้นของหัวถูกละลายใน  $E_2$  จะสูงกว่า  $E_1$  ส่วนกากถูกนำไปใช้ในถังหมายเลข 1 ต่อไป ทำการสกัดดังนี้ต่อไปเรื่อยๆ จนถึงถังกวนหมายเลข 5 สารละลายจากถังหมายเลข 4 ถูกนำมาใช้เป็นหัวทำละลายที่จะสกัดแยกหัวถูกละลายใหม่หรือสก ( $S_0$ ) เมื่อสกัดไปแล้วสารละลายที่แยกจากถังที่ 5 จะมีความเข้มข้นสูงมาก ( $E_5$ ) ส่วนกาก ( $S_5$ ) ถูกนำไปใช้ถังหมายเลข 4 ต่อไป (22)

การนึ่นเป็นการแยกน้ำจากเนื้อเยื่อพืชโดยใช้แรงอัดคันและแรงเฉือน เครื่องมือที่ใช้มีหลายชนิด อาทิ เครื่องนึ่นแบบไฮดรอลิก (hydraulic press) เครื่องนึ่นแบบสกรู (screw press) และเครื่องนึ่นแบบลูกกลิ้ง (roller mills) (23) Heinicke (24) ใช้เครื่องนึ่นแบบลูกกลิ้งนึ่นน้ำจากตันสับปะรดได้ผลผลิต 37% ของน้ำหนักตันสับปะรด น้ำที่นึ่นมีแอคติวิตี้ 152 MCU/มิลลิลิตร Wilson (25) ใช้เครื่องนึ่นแบบสกรูนึ่นน้ำจากตันสับปะรดให้น้ำมีปริมาตร 100-125 แกลลอนต่อตันสับปะรด 1 ตัน น้ำตันสับปะรดที่ได้มีแอคติวิตี้ 140 MCU<sup>\*</sup>/มิลลิลิตร Soong (26) ใช้เครื่องนึ่นแบบไฮดรอลิกนึ่นน้ำจากตันสับปะรดที่แยกแข็งให้

\*MCU = Milk Clotting Unit คือปริมาณเงินไขมันที่ย่อยนมขาดไขมัน (skim milk) โปรดศึกษาในน้ำนมจะแตกต่างกัน จันเวลาที่น้ำแท้ตัว แล้วกันวนแยกแอคติวิตี้



$\dashrightarrow E_1 - E_5$  (สารละลายที่สกัดໄค์)

$\rightarrow S_0 - S_5$  (พืชที่ถูกสกัด)

รูปที่ 4 แผนภาพการสกัดแยกเนื้องและสวนทาง

น้ำปริมาตร 590 มิลลิลิตรต่อหันสับปะรด 1 กิโลกรัม น้ำหันสับปะรดมีแอกติวิตี้  $8,348 \text{ BTU}^{**}$  ต่อหันสับปะรด 1 กิโลกรัม Heinicke (24) ทดลองใช้ sharples centrifuge ซึ่งเป็นเครื่องบันแยกแบบต่อเนื่องร่วมกับการใช้เครื่องกรอง filter press เพื่อใช้ผลิตโบรมิเลนในระดับกึ่งอุตสาหกรรม การกรองต้องใช้สารช่วยกรอง เช่น diatomaceous earth

การตอกตะกอนโบรอมิเลน ทำให้หลายวิธี เช่น การเติมเกลือสารอินทรีย์ ตัวทำละลายอินทรีย์ Soong (26) ใช้กรดแทนนิกตอกตะกอนโบรอมิเลน แล้วล้างตะกอนด้วยอะซีโตนเพื่อกำจัดกรดแทนนิกออกจากเอนไซม์ วิธีนี้ให้เอนไซม์ที่มีแอกติวิตี้สูงและมีความคงตัวดี โดยไม่จำเป็นต้องใช้ตัวเร่ง ส่วนกรดอินทรีย์อื่น ๆ เช่น กรดโพลีอะครีลิก Caygill (27) ใช้กรดซินนิกตอกตะกอนโบรอมิเลนที่เพื่อช 3.5 - 4.5 ทำให้ให้เอนไซม์ที่มีแอกติวิตี้สูง เช่นกัน Heinicke และ Seizen ให้ศึกษาการตอกตะกอนโบรอมิเลนด้วยอะซีโตนเอนไซม์ที่ได้มีแอกติวิตี้ประมาณ 4,000 MCU. ต่อกรัมเอนไซม์ ผลผลิตของเอนไซม์ 0.8 - 1.6% (24,28)

หลังจากตอกตะกอนโบรอมิเลนแล้วก็แยกตะกอนออกด้วยการบันแยกหรือการกรอง แล้วนำเอนไซม์ไปทำแห้งค่อนไป

การทำให้เอนไซม์แห้ง คือกระบวนการที่ความร้อนถูกถ่ายเท้ายิ่วเข้าไปยังวัสดุที่มีความชื้น เพื่อลดความชื้นออกโดยการระเหยโดยอาศัยความร้อนที่ได้รับเป็นความร้อนแห้งของการระเหย (29) วิธีการอบแห้งที่ใช้ในการทำแห้งทั่วไป เช่น การอบแห้งโดยใช้ตู้อบแห้ง (oven dryer) การอบแห้งโดยใช้ตู้อบแห้งสูญญากาศ (vacuum dryer) และการอบแห้งโดยใช้ตู้อบแห้งเยือกแข็ง (freeze dryer) (30) ซึ่งสามารถมาใช้อบแห้งกับโบรอมิเลน

#### 1.4 ประโยชน์ของโบรอมิเลน

มีการนำโบรอมิเลนไปใช้ในอุตสาหกรรมหลายประเภท เช่น อุตสาหกรรมอาหาร อุตสาหกรรมยาและอุตสาหกรรมทางเคมี การใช้โบรอมิเลนในอุตสาหกรรมอาหารโดยนำใบ

\*\* BTU = Bromelain Tyrosine Unit คือปริมาณเอนไซม์ที่ย่อยเคซีนแล้วทำให้เกิดไนโตรซีน

1 มิลลิโนลต่อนาที ที่สภาวะที่กำหนด)

ย่อยโปรตีนในอาหาร ให้หلامยานิด เช่น การทำให้เนื้อนุ่ม (meat tenderizing) มีสองวิธี ก็คือ ฉีดเข้าไปในตัวสัตว์ก่อนฆ่า (31) และใช้หลังจากฆ่าแล้ว (32) การใช้ในสัตว์ก่อนฆ่าโดยเตรียมสารละลายโนร์มิเลน  $0.25 - 2.5\%$  แล้วทำให้ออยู่ในสภาวะ inactive ฉีดเข้าไปใน เส้นเลือดของสัตว์ก่อนฆ่าในปริมาณ  $0.1 - 150$  มิลลิกรัมต่อปอนด์ของสัตว์ เอ็นไซม์ จะกลับคืนสู่สภาพที่ active อย่างช้า ๆ ประมาณ  $10 - 30$  นาทีแล้วจึงฆ่าสัตว์ Beuk (33) เตรียมโนร์มิเลนโดยเติม EDTA  $0.2\%$  + ซิเทρท  $0.2\%$  ปรันพีเอชประมาณ  $8.0 - 10.0$  กรองร่วมกับสารช่วยกรองทำให้เอ็นไซม์แยกคิวติสูง ใช้ฉีดเข้าไปในเส้นเลือดของสัตว์ก่อนฆ่า ทำให้เนื้อของสัตว์นุ่มมากหลังจากการฆ่าแล้ว นอกจากนี้ยังทำให้เนื้อทุกส่วนมีคุณภาพสม้าเสมอทั่วทุกส่วน การใช้เอ็นไซม์ย่อยเนื้อหลังจากการฆ่าแล้วจะเหลือเนื้อเป็นส่วน ๆ ทำโดย สเปรย์สารละลายโนร์มิเลนหรือจุ่มน้ำลงในสารละลายโนร์มิเลน Kang (34) พบว่า การที่เนื้อนุ่ม เพราะโนร์มิเลนย่อยไม่ออกบิลลาโปรดตีนซึ่งเป็นโปรตีนในเนื้อเยื่อเกี่ยวพัน ทำให้ความเหนียวของเนื้อลดลง.

การทำให้เบียร์ใส ในการหมักเบียร์ในระยะเวลานานที่อุดหนูมิต้า เบียร์จะชุ่นเนื้องจากโปรตีนพอกอัลบูมินและโปรตีนจากข้าวมอลท์ เมื่อเติมสารละลายของโนร์มิเลนและนำไปเป็นพร้อมกับเกลือโซเดียมซิเทรท (sodium citrate) ในเบียร์ที่หมัก โปรตีนดังกล่าวจะถูกย่อยทำให้เบียร์ใสขึ้น (35,36) โนร์มิเลนใช้ย่อยโปรตีนในเย้งที่มีโปรตีนสูงเพื่อให้เหมาะสมสมกับการทำหมักมั่งกรอบ (37,38) ใช้ในการหมักน้ำปลา ปลาส้ออยช่วยเร่งปฏิกิริยาการย่อยสลายเนื้อปลาจึงทำให้ลดระยะเวลาหมักให้สั้นลง (39) ใช้ในการสกัดโปรตีนจากปลา (37,38) ใช้ในอุตสาหกรรมเนยแข็ง โนร์มิเลนจะคงต่อตอนโปรตีนในน้ำนมเกิดการแข็งตัว (38,40) ใช้ในการสกัดโปรตีนจากผู้สาวและเมล็ดผ้ายาย ซึ่งได้โปรตีนในปริมาณสูงกว่าการใช้เอ็นไซม์บริปชินและไฟชินซึ่งใช้ความร้อนสกัดที่ pH เอช  $6.5$  (41) โนร์มิเลนยังใช้ในการสกัดโปรตีนจากเยลล์ (42) ใช้ในการทำอาหารเค็กอ่อน ทำโปรตีนเข้มข้นจากปลา ซึ่งจากหอยนางรมและใช้ในการผลิตหมากฟรั่ง (43)

ในอุตสาหกรรมยา โนร์มิเลนเป็นส่วนประกอบในยาช่วยย่อย (38,43) ใช้ในยารักษาแพลเบ็น (43) ใช้เตรียมอนุพันธ์ไฮโรเชินที่ใช้ในการรักษาโรค parkinson และใช้ในยาต้านภัยแพลไฟไนม (38,43)

ในอุตสาหกรรมภาพยนตร์และพอกหนัง โบรมิเลนและเอนไซม์ย่อโยปรีดีนอื่น ๆ ใช้ในกรรมวิธีพอกหนัง ได้แก่การกำจัดชนและทำให้หนังนุ่มนิ่ม โดยเอนไซม์จะย่อยโบรีดีนออกลา-เจน ใช้ในการปรับปรุงชนประเภทผ้าไหมให้มีคุณภาพดีขึ้น (37, 43) ในอุตสาหกรรมอื่น ๆ โบรมิเลนช่วยในการ recover เงินจากฟิล์มที่ใช้ในกล้องถ่ายรูป (43) ใช้ในผงซักฟอก และยาสีฟัน (38)

### 1.5 วัตถุประสงค์ของการวิจัย

1. ศึกษาวิธีการและสาขาวิชาร่วมกับนักวิจัยที่เหมาะสมในการสักดัดแยกโบรมิเลนจากต้นสับปะรด ซึ่งเป็นของเหลือทิ้งจากไรส์สับปะรด
2. ศึกษาวิธีการและสาขาวิชาร่วมกับนักวิจัยที่เหมาะสมในการทำให้โบรมิเลนบริสุทธิ์มากขึ้น
3. ศึกษาองค์ประกอบของผงโบรมิเลนที่สักดัดได้
4. รวบรวมข้อมูลเพื่อฝึกแนวทางประยุกต์การผลิตระดับขยายส่วนต่อไป

ศูนย์วิทยาศาสตร์พยากรณ์  
จุฬาลงกรณ์มหาวิทยาลัย