



## บทที่ 1

### บทนำ

โปรตีนเอนไซม์ เอนไซม์ที่ทำหน้าที่เร่งปฏิกิริยาการย่อยสลายโปรตีน มีการค้นพบเอนไซม์ที่มากกว่าสองร้อยปี (Mihalvi, 1972; Adler-Nissen, 1986) โดยเริ่มจากการสังเกตระบบการย่อยเอนไซม์กระเพาะอาหารสัตว์ ในปี ค.ศ. 1783 Spallanzani ได้นำเอนไซม์ย่อยจากกระเพาะอาหารสัตว์ออกมาศึกษาการย่อยอาหารภายในหลอดทดลองเป็นครั้งแรก ในปี ค.ศ. 1836 Schwann ได้สกัดสารจาก mucous line ของกระเพาะอาหารสัตว์มาศึกษาและให้ชื่อว่า "Pepsin" ซึ่งมาจากคำภาษากรีกคือ Pepsis ซึ่งแปลว่า การย่อย (digestion) pepsin นี้เป็นเอนไซม์ชนิดที่สองในโลกที่พบหลังจาก "Amylase" โดย Kirchoff ในปี ค.ศ. 1814 (แต่คำว่า "เอนไซม์" Kuhne เป็นผู้ให้คำนิยามและเรียกใช้ในปี ค.ศ. 1878) หลังจากมีการค้นพบเอนไซม์โปรตีนเอนไซม์จากระบบทางเดินอาหารสัตว์แล้ว ยังพบเอนไซม์อื่นอีก รวมทั้งมีการค้นพบเอนไซม์และจุลินทรีย์จำพวกราและแบคทีเรียที่วิเศษต่างๆอีกด้วย (Matsubara & Feder, 1971) โปรตีนเอนไซม์ที่พบเป็นชนิดแรกคือ "Papain" ในยางมะละกอ โดย Wurtz & Bouchut ในปี ค.ศ. 1879 โปรตีนเอนไซม์จาก *Bacillus subtilis* เป็นโปรตีนเอนไซม์จากจุลินทรีย์ตัวแรกที่ค้นพบ คือ "Subtilisin" โดย Gundelberg & Ottosen ในปี ค.ศ. 1954

จนถึงปัจจุบันได้มีการศึกษากันอย่างกว้างขวางเกี่ยวกับโปรตีนเอนไซม์มากมาย และได้มีการจัดแบ่งชนิดของโปรตีนเอนไซม์ไว้หลายวิธี เช่น แบ่งตามจุดกำเนิดเอนไซม์ที่สังเคราะห์คือ จากสัตว์, จากพืช และ จากจุลินทรีย์ หรือแบ่งตามลักษณะบริเวณเร่ง (active site) ของเอนไซม์ได้เป็นชนิดคือ serine, thiol, metal และ acid protease หรือถ้าแบ่งตามลักษณะการตัดสายโพลีเปปไทด์แบ่งได้สองชนิด คือ exoprotease ตัดที่ปลายสายและ endoprotease ตัดที่ในระหว่างสายโพลีเปปไทด์

จากการที่โปรตีนเอนไซม์ต่างชนิดมีสมบัติแตกต่างกัน ทำให้สามารถนำมาใช้ประโยชน์ในทางอุตสาหกรรมได้หลายประเภท (Ward, 1983) โปรตีนเอนไซม์ที่ใช้ในอุตสาหกรรมส่วนใหญ่

จะได้มาจากจุลินทรีย์ เนื่องจากเป็นแหล่งที่เหมาะสมในการผลิตปริมาณมาก และการสกัด เอนไซม์ทำได้ง่ายเนื่องจากจุลินทรีย์ผลิตแล้วส่งออกนอกเซลล์ (extracellular enzyme) เอนไซม์โปรตีเอสจากจุลินทรีย์แบ่งเป็น 3 ประเภทใหญ่ๆ (Keay, 1971) คือ

1. Acid protease เจริญปฏิกิริยาได้ดีในช่วง pH ประมาณ 2-5 ส่วนใหญ่ ได้จากจุลินทรีย์จำพวกเชื้อราและยีสต์ ไม่ค่อยพบในแบคทีเรีย มีกรดอะมิโนแอลฟา ทอดอยู่ที่ บริเวณเร่ง (Fruton, 1970) ไม่ถูกยับยั้งโดยสารพวก Diisopropyl fluorophosphate (DFP), และ Ethylenediaminetetraacetic acid (EDTA) แต่ถูกยับยั้งโดยสารพวก diazoketone compounds (Mizube และคณะ, 1973) Mutsuvara & Feder (1971) แบ่งออกเป็น 2 ชนิด ดังนี้

1.1 Renin-like acid protease ชนิดสำคัญที่นำมาใช้ประโยชน์ทางการค้า คือโปรตีเอสที่ได้จาก Mucor pusillus, Mucor miehei และ Endothia parasitica ส่วนใหญ่ใช้ในอุตสาหกรรมการทำเนยแข็ง

1.1.1 Mucor protease ทั้ง Mucor pusillus และ Mucor miehei เป็นพวก Thermophile M. pusillus เจริญได้ดีที่อุณหภูมิช่วง 20-55 °C ส่วน M. miehei เจริญได้ดีที่ 30-60 °C โปรตีเอสจาก M. miehei เป็นไกลโคโปรตีน มีคาร์โบไฮเดรตเป็นส่วนประกอบอยู่ 6% มีน้ำหนักโมเลกุล 38,000 มี pH ที่เหมาะสมเท่ากับ 4.5 (เมื่อใช้ไฮโดรเจนเป็นสับสเตรท) โปรตีเอสจาก M. pusillus เป็น simple peptide chain มีกรดอะมิโนที่เสถียร 2 ตำแหน่ง ไนโตรเจนและไฮดรอกซิล น้ำหนักโมเลกุล 30,000 pH ที่เหมาะสมเท่ากับ 4 (เมื่อใช้ไฮโดรเจนเป็นสับสเตรท) เอนไซม์มีความเสถียรดีในช่วง pH 3-6 และโปรตีเอสจาก Mucor ทั้งสองชนิดนี้มีประสิทธิภาพการทำงานที่ที่เหมาะสมจะ สามารถใช้ในการผลิตเนยแข็งที่มีคุณภาพดีเท่ากับที่ใช้โปรตีเอสจากกระเพาะลูกวัว (calf rennet protease) (Aunstrup, 1980)

1.1.2 Endothia parasitica protease ค้นพบในปี ค.ศ. 1963 โดย Sardinias มีน้ำหนักโมเลกุลอยู่ในช่วง 34,000-39,000 เป็นโพลีเปปไทด์สายเดี่ยว pH ที่เหมาะสมเท่ากับ 2 และ 2.5 สำหรับสับสเตรทไฮโดรเจนและเคซีนตามลำดับ

1.2 Pepsin-like Acid protease ใช้ย่อยโปรตีนของตัวเหลืองในอุตสาหกรรมการทำซีอิ้ว (soy sauce) เอนไซม์กลุ่มนี้ที่ใช้มากในอุตสาหกรรมคือโปรตีเอสที่ได้จาก Aspergillus oryzae เอนไซม์นี้ pH ที่เหมาะสมเท่ากับ 4-4.5 และเป็น endoprotease

2. Alkaline Protease เริ่มปฏิริยาได้ดีในช่วง pH 7- 11 พบทั้งในแบคทีเรีย รา และยีสต์ มีสมบัติคล้ายเอนไซม์ทริปซินและโคโมทริปซินในสัตว์ น้ำหนักโมเลกุลในช่วง 15,000-30,000 มีการนำมาใช้ในอุตสาหกรรมหลายประเภท โดยเฉพาะใช้มากในอุตสาหกรรมผงซักฟอก อัลคาไลน์โปรตีเอสที่ผู้สนใจศึกษาและนำมาใช้มากในอุตสาหกรรมคืออัลคาไลน์โปรตีเอสที่ได้จากแบคทีเรียตระกูลบาซิลลัส และเป็นเอนไซม์ที่มีกรดอะมิโนเซรีนที่บริเวณเร่งของเอนไซม์ เรียกเอนไซม์นี้ว่า Subtilisin ซึ่งแบ่งออกเป็น 2 ชนิด ( Keay และคณะ ,1970 ) ดังนี้

2.1 Subtilisin Carlsberg เป็นเอนไซม์โปรตีเอสจากจุลินทรีย์ตัวแรกที่พบโดย Linderstrom Lang & Ottesen ในปี ค.ศ.1947 เริ่มมีการนำมาใช้ทางอุตสาหกรรมครั้งแรกในปี ค.ศ. 1960 เมื่อพบว่า เป็นเอนไซม์ที่มีสมบัติเหมาะในการใช้เติมในผงซักฟอก (Detergent) ปัจจุบันมีการนำมาใช้อย่างกว้างขวางในอุตสาหกรรมผงซักฟอกและอุตสาหกรรมอื่นอีกหลายชนิด

Subtilisin Carlsberg นี้ผลิตโดย B.licheniformis มีกรดอะมิโนที่จุดที่ pH ใกล้เคียง 10 มีความเสถียรในช่วง pH กว้าง คือ pH 5-10 ที่ 25°C เอนไซม์นี้ประกอบด้วยโพลีเปปไทด์สายเดี่ยว มีกรดอะมิโน 274 ตัว ไม่มีกรดอะมิโนซิสเทอีนและพันธะไดซัลไฟด์ ที่บริเวณเร่งมีกรดอะมิโน Ser 221, His 64 และ Asp 32 มีน้ำหนักโมเลกุล 27,000 ถูกยับยั้งโดยสารที่ทำปฏิริยากับกรดอะมิโน เช่น Diisopropyl fluorophosphate (DFP) และ Phenylmethylsulphonyl fluoride (PMSF) เป็นต้น และเป็นเอนไซม์ที่ไม่ค่อยมีความจำเพาะต่อสับสเตรทชนิดใด ( broad specificity ) สามารถย่อยสลายพันธะเปปไทด์เกือบทุกชนิด และสามารถย่อยพันธะเอสเทอร์ได้ด้วย นอกจากนี้ยังสังเคราะห์เอนไซม์ชนิดนี้โดย B. pumilus (Munkland & Smith, 1971)

2.2 Subtilisin BPN เอนไซม์ชนิดนี้แยกได้จากเอนไซม์ทางการค้าชนิดหนึ่ง คือ Bacterial Protease Nagarase มีการแยกให้บริสุทธิ์และทำให้ตกผลึกเป็นครั้งแรกในปี ค.ศ.1954 โดย Hagihara และในปี ค.ศ.1960 Ottesen & Spector ได้แยกเอนไซม์ชนิดนี้ได้จากเอนไซม์ทางการค้าอีกตัว คือ Bacterial Protease Novo ที่ซึ่งพบว่า amino acid sequence เหมือนกับ Subtilisin BPN (Smith และคณะ, 1968) จึงเรียกชื่อเอนไซม์นี้ใหม่ว่า Subtilisin Novo เอนไซม์นี้ประกอบด้วยกรดอะมิโน 275 ตัว และการเรียงตัวของกรดอะมิโนส่วนใหญ่มีลักษณะเหมือน (homology) กับของ Subtilisin Carlsberg โดยมีแตกต่างกันเพียง 58 ตัว และไม่มีกรดอะมิโนซิสเตอีนเหมือนกัน ที่บริเวณแวงของเอนไซม์มี Ser 221, His 54 และ Arg 32 และไม่ค่อยจำเพาะกับสับสเตรท เอนไซม์นี้ต้องการแคลเซียมไอออนช่วยทำให้เอนไซม์เสถียรเมื่ออุณหภูมิสูงหรือที่ pH ต่ำหรือสูงมากๆ และ  $Ca^{++}$  มีผลต่อเอนไซม์นี้มากกว่า Subtilisin Carlsberg คุณสมบัติทั่วไปคล้ายกับเอนไซม์ Subtilisin Carlsberg แต่ Subtilisin BPN นี้ไม่ค่อยนิยมนำมาใช้ในทางการค้า

3. Neutral protease เอนไซม์นี้พบได้ทั้งที่ pH เป็นกลาง พบทั่วไปทั้งในแบคทีเรียและรา มีผู้ศึกษาไว้เอนไซม์ที่เรียกในกลุ่มมาซิดัสหลายชนิด เช่น จาก Bacillus subtilis, B.cereus, B.megaterium, B.stearothermophilus (Keay, 1972) B.thuringiensis (Li & Yousten, 1975), B.pumilus (Tran Chau & Uranek, 1974), B.thermoproteolyticus (Thermolysin) (Keay & Wildi, 1970) และ B.polymyxa (Fogarty & Griffin, 1973) ในแบคทีเรีย B.polymyxa, B.megaterium, B.cereus, และ B.thermoproteolyticus มีการผลิตเฉพาะเอนไซม์นี้หรือโปรตีนเอสเท่านั้น แต่ใน B.subtilis พบว่าผลิตทั้งเอนไซม์นี้หรือเอสและอัลคาไลน์โปรตีนเอส นอกจากนี้เอนไซม์นี้แล้วยังมีการศึกษาในเชื้อราและแบคทีเรียอีกหลายชนิด เช่น Streptomyces naraensis (Hiramatsu, 1967), S. griseus (Nomoto & Narahashi, 1959) P.aeruginosa (Moriyama & Tsuzuki,

1967) และ Aspergillus oryzae (Nakadai และคณะ, 1973)

เอนไซม์นิวทริลโปรตีเอส มีลักษณะและสมบัติทางด้านต่างๆ สรุปได้ดังต่อไปนี้

สมบัติทางกายภาพและเคมี (Physical & Chemical Properties)

เอนไซม์นิวทริลโปรตีเอสมีน้ำหนักโมเลกุลในช่วง 35,000-45,000 จากการศึกษาน้ำหนักโมเลกุล โดยเทคนิค Ultracentrifugation ใน B. subtilis NRRLB 3411 , B. subtilis var. amylosacchariticus และ Thermolysin จาก B. thermoproteolyticus พบว่าเอนไซม์มีขนาด 44,700 , 33,800 และ 37,500 ตามลำดับ (Tsuru และคณะ, 1966 ; Ohta และคณะ , 1966) D.Tsuru และคณะ (1965) รายงานว่าเอนไซม์นิวทริลโปรตีเอสเกิดการ autolysis ได้ง่าย โดยพบว่าค่าน้ำหนักโมเลกุลของเอนไซม์นิวทริลโปรตีเอสจาก B. subtilis ซึ่งหาด้วยวิธี Sedimentation equilibrium ขึ้นกับระยะเวลาหลังจาก full speed ของ sedimentation run ถ้าเขียนกราฟระหว่างเวลากับค่าน้ำหนักโมเลกุลจะได้ค่าความชัน เป็นลบและจะยิ่งเป็นลบมากขึ้นเมื่อความเข้มข้นของเอนไซม์เพิ่มขึ้น ซึ่งอาจจะเกิดจากการ autolysis ของเอนไซม์ ดังนั้นการหาน้ำหนักโมเลกุลที่แท้จริงของ native intact enzyme ควรใช้ความเข้มข้นของเอนไซม์ต่ำที่สุด

นิวทริลโปรตีเอสเป็นเอนไซม์ที่มีลักษณะเป็นโมล็ด เปปไทด์สายเดี่ยวไม่มีพันธะไดซัลไฟด์ เอนไซม์นิวทริลโปรตีเอสจาก B. subtilis NRRLB3411 ประกอบด้วยกรดอะมิโน 325 ตัว (Keay & Wildi, 1970) มีไกลซีนและลิวซีนอยู่ที่ปลายสายโมล็ด เปปไทด์ด้านปลาย N และปลาย C ตามลำดับ เอนไซม์จากสายพันธุ์อื่นมีกรดอะมิโนที่ปลาย N ต่างออกไปเช่น เอนไซม์จาก B. subtilis var. amylosacchariticus เป็นอะลานีน (D.Tsuru และคณะ, 1966) และเอนไซม์จาก B. thermoproteolyticus เป็นไลโซลิวซีน-ทรีโอนีน-ไกลซีน-ทรีโอนีน และพบว่าส่วนประกอบของกรดอะมิโนในสายโมล็ด เปปไทด์จาก B. subtilis NRRLB3411 คล้ายกับของ B. subtilis var. amylosa

chariticus แต่ต่างจากของ B.thermoproteolyticus (ตารางที่ 1) (Keay & Wildi, 1970)

เอนไซม์นิวทริลโปรตีเอสเป็น metallo-endoprotease คือ มีไอออนโลหะเป็นส่วนประกอบในโมเลกุล และมีความสำคัญต่อการเร่งปฏิกิริยาของเอนไซม์ ไอออนส่วนใหญ่ที่พบ คือ  $Zn^{++}$  มีการศึกษาลักษณะของ  $Zn^{++}$  ในโมเลกุลของ Thermolysin ซึ่งเป็นโมเลกุลพับ (folded) ทำให้เกิดเป็น 2 lobes แยกจากกันโดยร่องลึก (deep cleft) (Matthew, 1977) ซึ่งเป็นส่วนที่มีอะตอมของสังกะสีอยู่ (รูปที่ 1) โครงสร้างของเอนไซม์ Thermolysin ที่บริเวณจับกับซับสเตรท (binding site) ประกอบด้วยกรดอะมิโน 6 ตัว ใกล้กับอะตอมของสังกะสี (Moriyama & Oka, 1968) และพบว่าเมื่อเอา  $Zn^{++}$  ออกจากโมเลกุลของเอนไซม์ทำให้มีการเปลี่ยนโครงรูป (conformation) ของโมเลกุลเพียงเล็กน้อย ดังนั้น  $Zn^{++}$  จึงไม่มีความสำคัญต่อความเสถียร (stability) ของเอนไซม์ (Weaver และคณะ, 1976) การศึกษาถึงความสำคัญของ  $Zn^{++}$  ในนิวทริลโปรตีเอสต่อปฏิกิริยาการเร่งของเอนไซม์ โดยใช้สารคีเลตติ้ง เช่น EDTA ดึง  $Zn^{++}$  ออกจากโมเลกุลเอนไซม์ ทำให้เอนไซม์สูญเสียแอกติวิตี (inactivated) และเมื่อเติม  $Zn^{++}$  เข้าไปใหม่ทำให้เอนไซม์มีแอกติวิตีกลับคืน (reactivated) ประมาณ 40-80 % แม้จะเติม  $Zn^{++}$  จนถึงปริมาณที่มากเกินไป (D.Tsuru และคณะ, 1964) ปริมาณ  $Zn^{++}$  ในโมเลกุลของเอนไซม์นิวทริลโปรตีเอสจาก B.subtilis NRRLB 3411, B.thermoproteolyticus, B.subtilis var. amyllosacchariticus มี 1.4, 1.5 และ 1.5 โมโควรัม/มิลลิลิตรโปรตีนตามลำดับ ซึ่งมี 1 หรือ 2 อะตอมสังกะสี/โมเลกุลเอนไซม์ (Keay & Wildi, 1970) นอกจากนี้โมเลกุลของนิวทริลโปรตีเอสยังมีไอออนของแคลเซียมเป็นส่วนประกอบ เช่น ในโมเลกุลของนิวทริลโปรตีเอสจาก B. amyloliquefaciens และ B. thermoproteolyticus ประกอบด้วยแคลเซียม 2 และ 4 อะตอม/โมเลกุลเอนไซม์ ตามลำดับ (Ward, 1983)

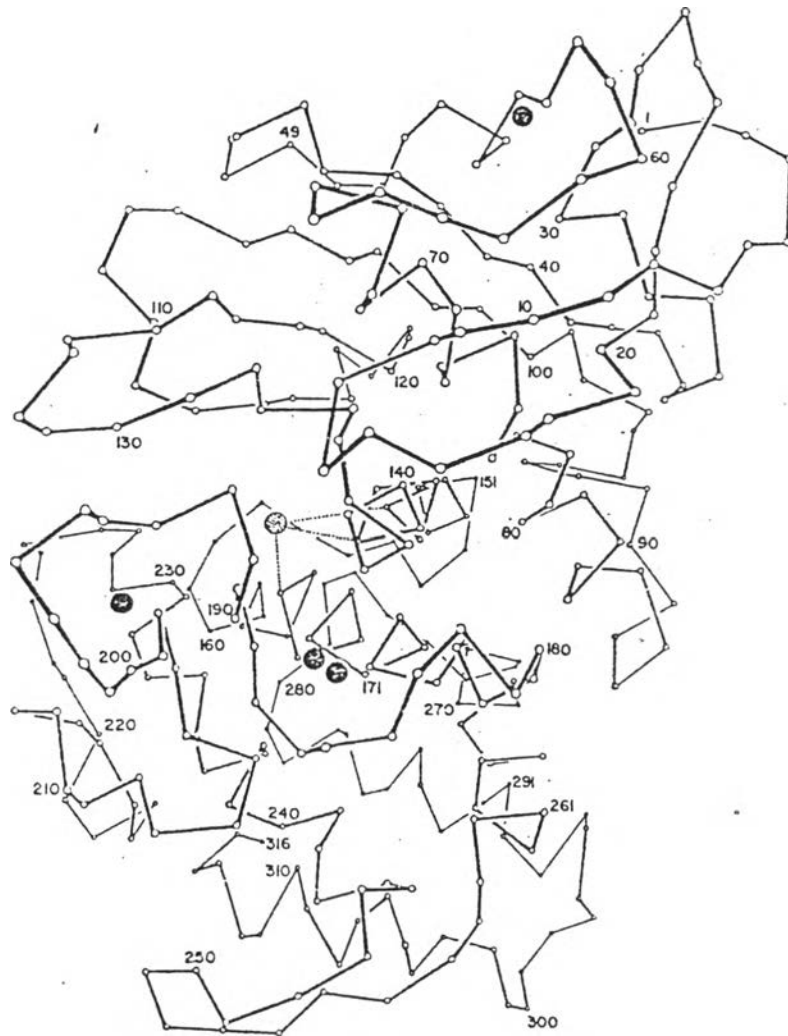
ตารางที่ 1 แสดงส่วนประกอบของกรดอะมิโนในสายโพลีเปปไทด์ของเอเไซม์  
นิวกัวโปรตีนเอสชนิดต่างๆ (Kaey & Wildi, 1970)

	<u>B.subtilis</u> NRRL B3411		<u>B.subtilis</u> var. Thermolysin amylosacchariticus	
	Found	Calculated from data of McConn <sup>b</sup>	Found	Calculated from data of Ohta <sup>c</sup>
Lys	17	16	17	12
His	5	5	5	9
Arg	8	8	9	10
Asp	48	48	49	44
Thr <sup>a</sup>	29	29	31	24
Ser <sup>a</sup>	31	33	32	24
Glu	27	26	26	21
Pro	9	11	12	8
Gly	30	29	30	37
Ala	28	27	28	29
Cys	0	0	0	0
Val	19	19	17	25
Met	4	4	2	2
Ile	13	14	13	19
Leu	21	20	23	17
Tyr	22	23	24	30
Phe	11	11	10	10
Try	3	3	3	5

<sup>a</sup> Serine and Threonine values are extrapolated to zero hydrolysis time, other values are mean of 24, 48 and 72 hr. values

<sup>b</sup> McConn และคณะ, 1964

<sup>c</sup> Ohta และคณะ, 1966



รูปที่ 1 แสดงลักษณะโครงสร้างโมเลกุลของเอนไซม์ Thermolysin (Matthew, 1977)

วงกลมสีดำ แสดงอะตอมของสังกะสี 1 อะตอมที่บริเวณเร่งของเอนไซม์  
วงกลมสีขาว แสดงอะตอมของแคลเซียม 4 อะตอมในโมเลกุลของเอนไซม์



เอนไซม์นิวทริลโปรตีเอสเป็นเอนไซม์ที่มีความเสถียรน้อยมากเมื่อเทียบกับโปรตีเอสชนิดอื่นๆ ถ้าอินคิวเบตนิวทริลโปรตีเอสจาก B. subtilis ที่ pH 7 25°C เป็นเวลา 24 ชั่วโมงจะยังคงมีแอกติวิตีเหลือ 80% แต่จะสูญเสียแอกติวิตีไปถึง 90% เมื่ออินคิวเบตที่ 60°C 15 นาที เอนไซม์นิวทริลโปรตีเอสที่มีความเสถียร ทนต่ออุณหภูมิสูงได้ดีที่สุดคือ Thermolysin จาก B. thermoproteolyticus โดยพบว่าเอนไซม์ยังคงมีแอกติวิตีอยู่ 50% หลังการอินคิวเบตที่อุณหภูมิ 80°C เป็นเวลา 1 ชั่วโมง (Endo, 1965; Ohta, 1966) ซึ่งการที่เอนไซม์สามารถทนร้อนได้ดีกว่านิวทริลโปรตีเอสชนิดอื่นๆ อาจเนื่องมาจาก Thermolysin มีเปอร์เซ็นต์ของกรดอะมิโนชนิดที่เป็นไฮโดรโฟบิกมากกว่าและมีแคลเซียม/โมเลกุลเอนไซม์มากกว่า (Aunstrup, 1980) มีรายงานเขียนขึ้นว่า  $Ca^{++}$  ช่วยเพิ่มความเสถียรของเอนไซม์ นอกจากทำให้เอนไซม์ทนร้อนได้ดีขึ้น ที่ความเข้มข้นของ  $Ca^{++}$  มากกว่า  $2 \times 10^{-3}$  โมลาร์ จะช่วยลดการเกิด autoolysis ของเอนไซม์ได้ (McCom, 1964) นอกจากนี้  $Ca^{++}$  ยังสามารถทำให้เอนไซม์ที่ถูก inactivated ด้วย EDTA มีแอกติวิตีกลับคืนได้มากขึ้น เมื่อ reactivate ด้วย  $Zn^{++}$  (Tsuru และคณะ, 1966)

#### สมบัติทางด้านเอนไซม์ (Enzymic Properties)

นิวทริลโปรตีเอสเป็น metalloenzyme จึงถูกยับยั้งโดยสารพวกดีเลตติ้ง เช่น EDTA, O-Phenanthroline, Dithizone แต่ไม่ถูกยับยั้งโดย DFP, Sulfhydryl reagent, Soybean trypsin inhibitor หรือ potato protease inhibitor Yasunobu และคณะ (1964) พบว่าเอนไซม์ที่ถูกยับยั้งโดยสารดีเลตติ้ง จะมีแอกติวิตีกลับคืนประมาณ 38-82% เมื่อเติม  $Zn^{++}$ ,  $Co^{++}$  และ  $Mn^{++}$  ในช่วงความเข้มข้น  $1 \times 10^{-4}$  โมลาร์ โดยที่แอกติวิตีจะกลับคืนมากหรือน้อยขึ้นกับหลายปัจจัย เช่น ความเข้มข้นของสารดีเลตติ้ง ช่วงเวลาของการ treat ด้วยสารยับยั้งแอกติวิตี และชนิดของโลหะ สลัท เมทัล ไอออน ที่ใช้ในการ reactivate เป็นต้น (Tsuru และคณะ, 1966)

ไพล์ความจำเพาะของปฏิกิริยาการไฮโดรไลสัของอะมิโนไคด โดยเอนไซม์พบว่านิวทริลโปรตีเอสมีความจำเพาะต่อปลายด้าน N ของพหุโปรตีน เป็นกรดอะมิโนชนิดไฮโดรโฟบิกหรือ bulky amino acid เช่นกรดอะมิโนลิวซีน หรือกรดอะมิโนที่มีขนาดใหญ่อื่นๆ

แต่จากการศึกษาของ Matsubara และคณะ (1969) แสดงให้เห็นว่าเอนไซม์ Thermolysin ไม่สามารถย่อยพันธะเปปไทด์ที่ด้าน คาร์บอนิล ของกรดอะมิโนไฮโดรโฟบิก ที่ติดกับด้าน N ของกรดอะมิโนโปรลีน ผลการทดลองนี้มีการยืนยันในไมทวรัลโปรตีนเอส จาก B. subtilis ในอีกรายงานหนึ่ง (Benson & Yasunobu, 1968) ซึ่งแสดงว่าความจำเพาะของเอนไซม์ ต่อกรดอะมิโนไฮโดรโฟบิกที่ติดกับกรดอะมิโนตัวถัดไปด้วย จากรายงานการศึกษาการตัดพันธะเปปไทด์ในสายอินซูลิน (insulin chain) โดยไมทวรัลโปรตีนเอสจาก B. subtilis (Feder & Lewis, 1967; Morihara และคณะ, 1968; Tsuru และคณะ, 1967), B. thermoproteolyticus (Matsubara และคณะ, 1966; Morihara & Tsuzuki, 1966), B. megaterium, (Millet & Acher, 1969) และ A. oryzae (Morihara และคณะ, 1968) พบว่ามีจุดที่ถูกตัดในสายอินซูลินเหมือนกัน คือ ที่ตำแหน่งระหว่าง His 5-Leu 6, His 10-Leu 11, Ala 14-Leu 15, Trp 16-Leu 17, Gly 23-Phe 24 และ Phe 24-Phe 25 ซึ่งจากการทดลองนี้จะเห็นว่าตำแหน่งที่ถูกตัดบนสายอินซูลิน ทั้ง ปลายด้าน N ของกรดอะมิโนตัวขึ้น และมีไลออลาที่ขยับเอง และจากการศึกษาความจำเพาะกับลำดับสเตอริโอเคมีที่พันธะเอสเทอร์ พบว่าเอนไซม์ไมทวรัลโปรตีนเอส ไม่สามารถย่อยสลายพันธะเอสเทอร์ได้ (Boyer, 1971)

#### ประโยชน์ของเอนไซม์ไมทวรัลโปรตีนเอส

มีการนำเอนไซม์ไมทวรัลโปรตีนเอส มาใช้ประโยชน์ทางด้านอุตสาหกรรมหลายประเภท (Ward, 1985) เช่น ใช้ย่อยโปรตีนในอุตสาหกรรมเบียร์, ปอกขี้ผึ้ง, ซีอิ๊ว, น้ำปลา, การผลิต Yeast extract และใช้ในอุตสาหกรรมทำขนมซึ่งจะขมขื่นบ้างต่างๆ พบว่าไมทวรัลโปรตีนเอสจาก B. subtilis ช่วยปรับคุณภาพของแป้งทำขนมปังประเภท cracker และ biscuit ทำให้สามารถแผ่นเป็นแผ่นบางได้โดยไม่มีลักษณะและรสของอากาศที่เกิดระหว่างการอบ (Barrett, 1975) และเมื่อใช้ไมทวรัลโปรตีนเอสร่วมกับเอนไซม์ไลเปส (Lipase) ในการทำขนมปังซึ่งพบว่าช่วยเพิ่มรสชาติของขนมปังซึ่งและไม่ทำให้เกิดรสขม (Godfrey, 1983)

### วัตถุประสงค์ของโครงการวิจัย

จากการศึกษาเบื้องต้น (พงษ์สวัสดิ์ & สิริจิตตานนท์, 1987) พบว่า B. subtilis TISTR 25 ที่แยกได้จากดินในประเทศไทยสามารถผลิตโปรตีนเอสในระดับสูงกว่าสายพันธุ์มาตรฐาน B. licheniformis ATCC 21415 (เป็นสายพันธุ์หนึ่งที่ใช้ในการผลิตออลคาไลม์โปรตีนเอสระดับอุตสาหกรรม) เมื่อเลี้ยงในอาหารเลี้ยงเชื้อดูเตรีบ์ตามที่อธิบายด้วย 0.1% กลูตาเมท pH 6 ที่อุณหภูมิ 30°C และพบว่าในสภาวะนี้เบคทีเรียสายพันธุ์ของถั้วจะผลิตนิวทริลต่อออลคาไลม์โปรตีนเอส ในอัตราส่วน 1:3 โครงการวิจัยต่อมา (จิโรจน์กุลกิจ, 1989) ได้แยกและทำเออนไซม์ออลคาไลม์โปรตีนเอสจากสายพันธุ์ไมโครออสซิลและศึกษาสมบัติต่างๆ ของเออนไซม์ออลคาไลม์โปรตีนเอส สำหรับโครงการวิจัยนี้มีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษา เออนไซม์นิวทริลโปรตีนเอส ดังนี้

1. ศึกษาวิธีการแยกเออนไซม์นิวทริลโปรตีนเอสให้บริสุทธิ์
2. ศึกษาสมบัติทางกายภาพ เคมี และจลนศาสตร์ ของเออนไซม์นิวทริล

โปรตีนเอสที่แยกได้

3. ศึกษาความจำเพาะของเออนไซม์นิวทริลโปรตีนเอสที่แยกได้ ในการย่อยสลายพืชระบบโทล์
4. ศึกษาชนิดและความสำคัญของไอออนโลหะ ต่อแอกติวิตีของเออนไซม์
5. เปรียบเทียบเออนไซม์ที่แยกได้ กับเออนไซม์นิวทริลโปรตีนเอสที่ใช้ทางการค้าซึ่งได้รับการศึกษาไว้แล้ว