

บทที่ 2

การตรวจเอกสาร

2.1 นิเวศวิทยาในกระเพาะรูเมน

สัตว์เคี้ยวเอื่องมีกระเพาะแบ่งเป็น 4 ส่วนประกอบด้วย รูเมน (rumen) เรติคูลั่ม (reticulum) โอมาชั่ม (omasum) และอะบومาชั่ม (abomasums) กระเพาะรูเมนถือว่ามีความสำคัญอย่างยิ่งในสัตว์เคี้ยวเอื่อง เนื่องจากเป็นบริเวณที่เกิดกระบวนการทางชีวเคมีต่าง ๆ โดยเฉพาะอย่างยิ่งกระบวนการหักโดยจุลินทรีย์ซึ่งมีความแตกต่างจากกระบวนการหักแบบไร้ออกซิเจนอื่น ๆ เช่น สามารถรักษาระดับอุณหภูมิได้ ซึ่งถูกควบคุมโดยกระบวนการ homeothermic metabolism โดยตัวสัตว์เอง กระบวนการหักที่เกิดขึ้นได้ผลผลิตเป็นกรดไขมันที่ระเหยได้ง่าย (volatile fatty acids; VFAs) และไนโตรเจน ($\text{NH}_3\text{-N}$) เป็นต้น ภายในกระเพาะรูเมนมีความเป็นกรด-ด่าง อุณหภูมิอยู่ระหว่าง 39–40 องศาเซลเซียส (Van Soest, 1994) จุลินทรีย์ในกระเพาะรูเมนส่วนใหญ่เป็นพาก obligate anaerobes คือพากที่ไม่สามารถอยู่ได้ในสภาวะที่มีออกซิเจน และพาก facultative anaerobes ซึ่งอยู่ได้ในสภาวะที่มีออกซิเจนอยู่บ้าง แต่ถ้ามีระดับของออกซิเจนมากเกินไปอาจเป็นพิษจ่อจุลินทรีย์พากนี้ได้ (เมธा 2533) จุลินทรีย์ที่พบในกระเพาะรูเมนมีมากมายหลายชนิด โดยจุลินทรีย์เหล่านี้มีคุณสมบัติที่สำคัญคือ ต้องมีชีวิตอยู่ในสภาวะไร้ออกซิเจน และมีการสร้างผลผลิตสุดท้ายชนิดเดียวกัน ซึ่งพบในกระเพาะรูเมนเท่านั้น และต้องมีปริมาณไม่ต่ำกว่า 1 ล้านเซลล์ต่อกิโลกรัมของ rumen contents จุลินทรีย์ที่พบในกระเพาะรูเมนแบ่งออกเป็น 3 กลุ่มใหญ่ ๆ คือ แบคทีเรีย โปรตอไซด์ และเชื้อร้า โดยแบคทีเรียมีจำนวนประชากรประมาณ 10^9 – 10^{11} เซลล์ต่อมิลลิลิตร โปรตอไซด์มีจำนวนประชากรประมาณ 10^5 – 10^6 เซลล์ต่อมิลลิลิตร และเชื้อร้ามีจำนวนประชากรประมาณ 10^2 – 10^3 เซลล์ต่อมิลลิลิตร (Hungate, 1966)

2.1.1. แบคทีเรียนในกระเพาะรูเมน

แบคทีเรียเป็นกลุ่มจุลินทรีย์ที่มีปริมาณมากที่สุดในกระเพาะรูเมน และพบว่ามีมากกว่า 200 ชนิด ทั้งแกรมบวก (gram positive) และแกรมลบ (gram negative) ทั้งยังมีรูปร่างต่าง ๆ เช่น แท่ง (rods) กลม (cocci) เกรียว (helical) เส้น (filament) แขนง (branching filament) เป็นต้น จำนวนของแบคทีเรียนในกระเพาะรูเมนจะมีการกระจายตัวอยู่หลายรูปแบบภายในกระเพาะรูเมน (เมธा 2533; ฉลอง 2541)

2.1.1.1. แบคทีเรียที่loyตัวโดยอิสระภายในของเหลวรูเมน มีประมาณ 30 เปอร์เซ็นต์ของแบคทีเรียทั้งหมด มีการแบ่งตัวสูงเพราะในกระเพาะรูเมนจะมีการไหลออกของของเหลวในระยะ liquid phase เพราะฉะนั้นอัตราการแบ่งตัวของจุลินทรีย์เหล่านี้ต้องสูงกว่า rumen fluid dilution rate

2.1.1.2. แบคทีเรียที่เกะติดกับอนุภาคของอาหารมีประมาณ 70 เปอร์เซ็นต์ของแบคทีเรียทั้งหมด โดยเฉพาะแบคทีเรียที่ย่อยสลายอาหารหยาน การเข้าเกะติดของจุลินทรีย์บนผิวของอนุภาคอาหารนั้นเป็นลักษณะที่พิเศษมาก

2.1.1.3. แบคทีเรียที่ยึดเกาะกับผนังของกระเพาะรูเมน เป็นพาก facultative anaerobe พบว่าแบคทีเรียกลุ่มนี้ทำหน้าที่สำคัญอย่างประการในกระเพาะรูเมน กล่าวคือ

- สามารถใช้โปรตีนจากเซลล์ผนังรูเมนที่ตายแล้ว โดยอาศัยกระบวนการ deamination

- สามารถผลิตน้ำย่อยพาก protease ในรูเมนได้มากกว่า 10 เปอร์เซ็นต์
- สามารถผลิตน้ำย่อย urease ซึ่งจะไฮโดรไลซ์ยีเรียมให้ได้แอมโมเนีย และอาจมีส่วนช่วยในการขันถ่ายยีเรียมผ่านผนังรูเมนให้มีประสิทธิภาพยิ่งขึ้น

- จุลินทรีย์กลุ่มนี้อาจมีส่วนช่วยป้องกันพาก obligate anaerobes จากการทำลายของออกซิเจน

- จุลินทรีย์กลุ่มนี้อาจใช้ออกซิเจนที่ซึมผ่านผนังรูเมนในการผลิตพลังงาน โดยผ่านกระบวนการ oxidative phosphorylation

2.1.1.4. แบคทีเรียที่ยึดเกาะอยู่กับโปรตอซัว โดยเฉพาะพาก methanogens นอกจากนี้แบคทีเรียในกระเพาะรูเมนยังสามารถจำแนกออกเป็นกลุ่มตามการใช้ประโยชน์จากการตั้งต้น หรือการผลิตผลิตสุดท้าย ดังแสดงในตารางที่ 2.1

2.1.2. เชื้อราในกระเพาะรูเมน

เชื้อราที่อาศัยอยู่ในกระเพาะรูเมนเป็นกลุ่มที่อยู่ได้ในสภาพที่ไร้ออกซิเจน (anaerobic fungi) ความสำคัญของเชื้อราเหล่านี้คือ จะสามารถลดการสูญเสียพลังงานจากอาหารที่สัตว์เคี้ยวเอื้องกินเข้าไป โดยเปลี่ยนเอา chitin ซึ่งปกติย่อยไม่ได้ให้มาเป็นผนังเซลล์ของเชื้อรา และสามารถเป็นประโยชน์ต่อสัตว์เคี้ยวเอื้องได้ (ฉลอง 2541) วงจรชีวิตของเชื้อรากลุ่มนี้ประกอบด้วย

2.1.2.1 Motile stage (zoospore) เป็นระยะที่เชื้อราสามารถเคลื่อนไหวได้โดยใช้ flagella

2.1.2.2 Vegetative stage (sporangium) เป็นระยะที่การยึดเกาะของไธรอยด์ (rhizoids) กับเศษชิ้นส่วนของพืช ซึ่งไธรอยด์จะแทงผ่านผนังเซลล์ (cell wall) ของพืชเข้าไปเพื่อทำให้เกิดการหมักของcarboไฮเดรตและทำให้ sporangia มีการพัฒนาจนกระทั่งเข้าสู่ระยะ maturity ก็จะมีการปลดปล่อยซูโอดีสปอร์ร์ออกมานและมีวงจรชีวิตเช่นเดิม (Orpin, 1975; Joblin, 1981; Orpin, 1985)

ตารางที่ 2.1 แสดงการจำแนกแบคทีเรียในกระเพาะรูเมนตามการใช้ประโยชน์จากสารตั้งต้น

Items	Species	Substrate
Cellulolytic bacteria	<i>Bacteroides succinogens</i>	cellulose
	<i>Ruminococcus flavefaciens</i>	
	<i>Ruminococcus albus</i>	
Hemicellulose digesting bacteria	<i>Butyrivibrio fibrisolvens</i>	hemicellulose
	<i>Lachnospira multiparens</i>	
	<i>Bacteroides ruminicola</i>	
Amylolytic bacteria	<i>Bacteroides amylophilus</i>	starch
	<i>Succinomonas amylophilus</i>	
	<i>Butyrivibrio fibrisolvens</i>	
	<i>Selenomonas ruminantium</i>	
	<i>Bacteroides ruminicola</i>	
Bacteria utilizing sugar	<i>Streptococcus bovis</i>	
	<i>Veillonella gazogenes</i>	lactic acid, succinic acid,
	<i>V. alacalescens</i>	malic acid, fumaric acid
	<i>Propionic bacterium sp.</i>	Oxalic acid
Proteolytic bacteria	<i>Selenomonas ruminantium</i>	
	<i>Bacteroides amylophilus</i>	protein
	<i>Clostridium sporogens</i>	
Ammonia producing bacteria	<i>Bacillus licheniformis</i>	
	<i>Bacteroides ruminicola</i>	amino acid, NPN
	<i>Selenomonas ruminantium</i>	
	<i>Peptostreptococcus elsdenii</i>	
Bacteria producing methane	<i>Butyrivibrio sp.</i>	
	<i>Methanobacterium formicum</i>	C & H
	<i>M. ruminantium</i>	
Lipolytic bacteria	<i>Anaerovibrio lipolytica</i>	lipid
Hydrogenating bacteria	<i>Butyrivibrio fibrisolvens</i>	unsaturated fatty acid
	<i>Ruminococcus albus</i>	
Vitamin-synthesizing organisms		

ที่มา: ฉลอง (2541)

เชื้อราจะเข้าย่อยสลายส่วนของเยื่อไผ่เป็นกลุ่มแรก โดยย่อยจากส่วนด้านในก่อน ซึ่งเชื้อราจะช่วยลดการยึดเกาะกันแน่นของอนุภาคอาหาร (เมรา 2533) ลดความตึงของเส้นใย ทำให้เกิดการแตกของเส้นใยได้ง่ายเมื่อกีดการเคี้ยวอีก จึงช่วยให้แบคทีเรียเข้าย่อยสลายได้ง่ายขึ้น นอกจากนี้เชื้อราอาจทำลาย hemicellulose-lignin complex ละลายส่วนของเพคตินและลิกนินออกมา แต่ไม่สามารถย่อยหั้งเพคตินและลิกนินได้ ดังนั้นเชื้อราจึงเป็นจุลินทรีย์ที่ความสำคัญอย่างยิ่งในการเข้าย่อยอาหารเยื่อไผ่ การที่ในกระบวนการจุลทรรศน์ที่ความสำคัญอย่างยิ่งในการเข้าย่อยอาหารเยื่อไผ่ การที่ในกระบวนการนี้เชื้อรามากจะช่วยลดระยะเวลา lag-phase ของการเข้าย่อยอาหารเยื่อไผ่ (ฉลอง 2541; Preston and Leng, 1987) โดยเชื้อราที่พบในทางเดินอาหารของสัตว์กินพืชสามารถแยกได้ดังตารางที่ 2

2.1.3. protozoa ในกระบวนการจุลทรรศน์

protozoa เป็นจุลินทรีย์ที่มีขนาดใหญ่กว่าแบคทีเรีย protozoa ที่พบในรูเมนส่วนใหญ่ เป็นชนิด ciliate protozoa แต่ในช่วงที่เป็นลูกสัตว์จะมี flagellate protozoa มากกว่า (ฉลอง 2541) จำนวนประชากรของprotozoa มีมากกว่า 10^6 เชลล์ต่อมิลลิลิตร การจัดจำพวกprotozoa มักนิยมถือตามลักษณะของเซลล์ (cell morphology) ซึ่ง ciliate protozoa สามารถแบ่งออกได้เป็น 2 กลุ่ม คือ holotrichs และ entodiniomorphs (Coleman, 1975) ดังแสดงในตารางที่ 3

กลุ่ม holotrichs มีรูปร่างคล้ายพารามีเซียม มีขนล้มรอบและมีขนาดใหญ่ อยู่อิสระไม่เกาะติดกัน เคลื่อนไหวได้เร็ว สามารถกินอยู่ในสภาพมีออกซิเจนได้ดี มีความสามารถในการใช้น้ำตาล (sugar) เป็นแหล่งของพลังงาน ในขณะที่กลุ่ม entodiniomorphs มีรูปร่างเป็นรูปไข่ มีชีเรียเป็นแพนบริเวณ anterior เพื่อใช้กินอาหารและเคลื่อนไหว มีความสามารถในการใช้แป้ง (starch) เพื่อเป็นแหล่งของพลังงานที่สำคัญ โดยเฉพาะจีนัส Epidinium และ Ophryoscolex แต่บางตัวก็สามารถใช้เซลลูโลส และเยไมเซลลูโลสเป็นแหล่งของพลังงานได้ ขึ้นอยู่กับความสามารถในการเข้ายึดเกาะกับสารตั้งต้นนั้น ๆ ซึ่งอาจเป็นคลอโรพลาสต์ (chloroplast) หรือส่วนของเยื่อไผ่ (fibrous particles) (Van Soest, 1994)

ตารางที่ 2.2 แสดงชนิดและลักษณะของเชื้อรากที่พบเฉพาะของสัตว์กินพืชชนิดต่างๆ

Genus and characteristic	Species	Source of isolate
Caecomyces:		
Monocentric or polycentric	<i>Caecomyces communis</i>	sheep
Uniflagellate		
Zoospores spherical	<i>Caecomyces equi</i>	house
Holdfasts		
Piromyces:	<i>Piromyces communis</i>	sheep
Monocentric, uniflagellate	<i>P. mae</i>	horse
Zoospores, filamentous	<i>P. dumbonica</i>	elephant
Rhizomycelium	<i>P. rhiziflata</i>	shaharan ass
	<i>P. minutus</i>	deer
	<i>P. spiralis</i>	goat
Neocallimastix:		
Monocentric,	<i>Neocallimastixfrontalis</i>	sheep
Polycentric zoospores,	<i>N. patriciarum</i>	sheep
Extensive filamentous	<i>N. hurleyensis</i>	sheep
Rhizomycelium	<i>N. variabilis</i>	cow
Anaeromyces:		
Polycentric, uniflagellate	<i>Anaeromyces elegans</i>	cow
Zoospores, filamentous	<i>Anaeromyces mucronatans</i>	sheep
Rhizomycelium		
Orpnomyces:		
Polycentric, Plyflagellate	<i>Opinomyces joyonii</i>	sheep
Zoospores, filamentous		cattle
Rhizomycelium	<i>Opinomyces intercalaris</i>	

ที่มา: ดัดแปลงจาก Theodorou (1991)

ตารางที่ 2.3 แสดงกลุ่มของโปรต็อกซ์ในกระบวนการเผาผลาญของสัตว์เดียวເຊື່ອງ

Genus	Common species	Holotrich/entodiniomorp	Type group	Cilia
Isotricha	I. Intestinalis	Holotrich	A and B	all over
	I. prostoma	Holotrich	A and B	all over
Dasytricha	D. ruminantium	Holotrich	A and B	all over
Diplodinium	D. dentatum	Entodiniomorp	A and B	2 bands
Entodinium	E. caudatum	Entodiniomorp	A and B	1 band
Epidinium	Ep. Caudatum	Entodiniomorp	B	2 bands
Eudiplodinium	Eu. Magii	Entodiniomorp	B	2 bands
Ophryoscolex	O. purkynjei	Entodiniomorp	A	2 bands
Ostracodinium	O. Dentatum	Entodiniomorp	B	2 bands
Polyplastron	P. multivesiculatum	Entodiniomorp	A	2 bands

ที่มา: Coleman (1975)

2.2 การสังเคราะห์จุลินทรีย์โปรตีน

จุลินทรีย์โปรตีนในกระบวนการเผาผลาญสังเคราะห์จากการดแอนมิโน และเปปไทด์ที่ได้จากการย่อยสลายโปรตีนหรือพากที่อยู่ในรูปอิสระ อย่างไรก็ตามพบว่าแอมโมเนียที่หมุนเวียนอยู่ภายในกระบวนการเผาผลาญเป็นแหล่งในต่อเจนหลักในการสังเคราะห์โปรตีนเช่นกัน (Aharoni et al., 1991) Al-Rabbat et al. (1971) รายงานว่า 61 เปอร์เซ็นต์ของจุลินทรีย์โปรตีนมาจากแอมโมเนีย และ 39 เปอร์เซ็นต์มาจากกรดแอมมิโนและเปปไทด์ อย่างไรก็ตาม Maeng et al. (1976) รายงานว่า สัดส่วนที่เหมาะสมระหว่างแอมโมเนียและกรดแอมมิโนในการสังเคราะห์จุลินทรีย์โปรตีนคือ 75 เปอร์เซ็นต์แอมโมเนีย ในต่อเจน และ 25 เปอร์เซ็นต์กรดแอมมิโน-ในต่อเจน นอกจากนี้ พลังงาน ATP ที่สัตว์ได้รับ ซึ่งได้จากการย่อยสลายคาร์บอไฮเดรตในกระบวนการนี้เป็นอีกปัจจัยหนึ่งที่มีความสำคัญต่อการสังเคราะห์จุลินทรีย์โปรตีน จุลินทรีย์โปรตีนเมื่อถูกย่อยสลายที่กระบวนการจริงและลำไส้เล็ก จะมีผลต่อองค์ประกอบของกรดแอมมิโนที่ได้ เนื่องจากจุลินทรีย์มีความสามารถในการใช้แหล่งในต่อเจนที่แตกต่างกัน เพื่อนำมาสังเคราะห์เป็นจุลินทรีย์โปรตีนในเชลล์ ฉลอง (2541) รายงานว่าปริมาณในต่อเจนในจุลินทรีย์เท่ากับ 36-49 เปอร์เซ็นต์โปรตีนซึ่ง 85 เปอร์เซ็นต์ของทั้งหมดจะอยู่ในรูปของโปรตีนแท้ โปรตีนในตัวจุลินทรีย์เป็นโปรตีนที่มีคุณภาพสูง โดยโปรต็อกซ์มีการย่อยได้ดีกว่าแบคทีเรีย แม้ว่าค่า biological value ของโปรตีนของโปรต็อกซ์และแบคทีเรียจะไม่แตกต่างกัน แต่เมื่อคิดเป็นค่า net protein utilization พบว่าโปรต็อกซ์มีค่าสูงกว่าแบคทีเรีย

2.3 การกำจัดโปรตีซ์ว่าออกจากระบบทparevumen

จากการศึกษาพบว่าโปรตีซ์ว่านมีผลเสียมากกว่าผลต่อกระบวนการหักในระบบparevumenของสัตว์คือยาเอื่อง ดังนั้นจึงมีการศึกษาถึงผลของการจำกัดโปรตีซ์ต่อกระบวนการหักในระบบparevumen ซึ่งวิธีในการกำจัดโปรตีซ์นั้นสามารถทำได้หลายวิธีได้แก่ การใช้สารเคมีเช่น dioctyle sodiumsulphosuccinate (DSS), sodium lauryl diethoxysulphate, alkylphenol ethoxylate การใช้ลิปิด (lipids) ทั้งที่เป็นน้ำมัน เช่น น้ำมันมะพร้าว น้ำมันทานตะวัน และกรดไขมันเช่น lauric acid (C12:0), myristic acid (C14:0), linoleic acid (C18:2) นอกจากนี้สารประกอบจากพืช เช่น saponins ซึ่งพบมากในพืชในเขตร้อน (tropical area) ยีสต์ (*Saccharomyces cerevisiae*) และกรดอะมิโนที่มีองค์ประกอบของกำมะถัน (sulfur) ที่มีการนำมาใช้ด้วยเช่นเดียวกัน (Islam and Begum, 1997; Chandramoni et al., 2001; Takahashi et al., 2005)

2.3.1 ผลของการกำจัดโปรตีซ์ต่อแบคทีเรียในรูเมน

โปรตีซ์และแบคทีเรียมีความต้องการอาหารคล้ายกัน และโปรตีซ์กินแบคทีเรีย เป็นอาหารเพื่อเป็นแหล่งของไนโตรเจนและกรด尼克ลีอิก ทั้งนี้เนื่องจากมีขนาดที่ใหญ่กว่า ดังนั้น การกำจัดโปรตีซ์จึงมีผลทำให้จำนวนแบคทีเรียเพิ่มขึ้น อาจเป็นผลจากทั้งมีอาหารที่เพียงพอ และไม่มีโปรตีซ์มากอยู่กิน ดังนั้นจึงทำให้สัตว์ได้รับผลผลิตจุลินทรีย์จากการหักและให้ผลผ่านไปสู่ลำไส้เล็กได้สูงขึ้น อย่างไรก็ตามการกำจัดโปรตีซ์ส่งผลให้จุลินทรีย์บางกลุ่มลดลง ด้วย โดยเฉพาะอย่างยิ่งแบคทีเรียที่ผลิตก๊าซเมธาน (methanogenic bacteria) ซึ่งอาศัยอยู่บนผิว ต้านข้างของโปรตีซ์ แบคทีเรียกลุ่มนี้ดังกล่าวมีหัวที่เป็นแกรมบวกและแกรมลบ ที่ต้องการและไม่ต้องการออกซิเจน และพวกที่อาศัยกันแบบพึ่งพาอาศัยกัน (symbiotic bacteria) โดยอาศัยอาหารจากกระบวนการแมทราโนบิโอโลซึมของโปรตีซ์ (Newbold et al., 1995)

2.3.2 ผลของการกำจัดโปรตีซ์ต่อผลผลิตสุดท้ายในกระบวนการหัก

การกำจัดโปรตีซ์มีผลทำให้ความเข้มข้นของกรดไขมันที่ระเหยได้ง่ายทั้งหมดลง แต่มีผลทำให้จำนวนโมลของโพพริโอนิกสูงขึ้น ในขณะที่กรดอะซิติกและกรดบิวทิริคลดลง ทั้งนี้ เนื่องจากโปรตีซ์มีอิทธิพลในการขัดขวางการผลิตกรดโพพริโอนิก (Takahashi, 2001)

2.3.3 ผลของการกำจัดโปรตีซ์ต่อการย่อยได้

จากการศึกษาของ Bird (1989) พบว่าความสามารถในการย่อยได้ของฟางข้าวของแกะที่ได้รับการกำจัดโปรตีซ์ออกมีแนวโน้มสูงกว่ากลุ่มที่ไม่ได้กำจัดโปรตีซ์ ทั้งนี้อาจสอดคล้องกับการกำจัดโปรตีซ์มีผลทำให้จำนวนแบคทีเรียสูงขึ้น

2.3.4 ผลของการกำจัดโปรตีซ์ต่อแอมโมเนีย-ในไตรเจนในรูเมน

การกำจัดโปรตีซ์มีผลทำให้ความเข้มข้นของแอมโมเนียในไตรเจนลดลง ซึ่งการที่ความเข้มข้นลดลงนี้ไม่ได้เป็นผลมาจากการใช้ประโยชน์ของจุลินทรีย์หลังจากการกำจัดโปรตีซ์ แต่เป็นผลเนื่องมาจากการย่อยสลายโปรตีนหรือการย่อยเปลปีตีนในระบบparevumenได้น้อยลง ซึ่งส่งผลให้โปรตีนเหล่านั้นสู่ทางเดินอาหารส่วนล่างได้มากขึ้น (Santra and Karim, 2002)

2.3.5 ผลของการกำจัดprotozoaต่อสมรรถนะของสัตว์

จากการศึกษาของ Bird (1989) พบว่าการกำจัดprotozoaในแกะสามารถเพิ่มผลผลิตชนและน้ำหนักตัว สอดคล้องกับการศึกษาถึงอัตราการเจริญเติบโตในกระเบื้อง พนวณการกำจัดprotozoaในรูเมนทำให้น้ำหนักเพิ่มขึ้นต่อวันสูงขึ้น และประสิทธิภาพการใช้อาหารก็ดีขึ้นด้วย นอกจากนี้ Moate (1989) ยังพบว่าการกำจัดprotozoaออกจากกระเพาะรูเมนมีผลทำให้ผลผลิตและโปรดีนน้ำนมสูงขึ้น และยังผลให้อัตราส่วนของโปรดีนต่อไขมันนมสูงขึ้นด้วย ทั้งนี้เนื่องจาก การกำจัดprotozoaทำให้ผลผลิตกรดไขมันที่ระเหยได้สูงขึ้น

2.4 ก๊าซเมธาน

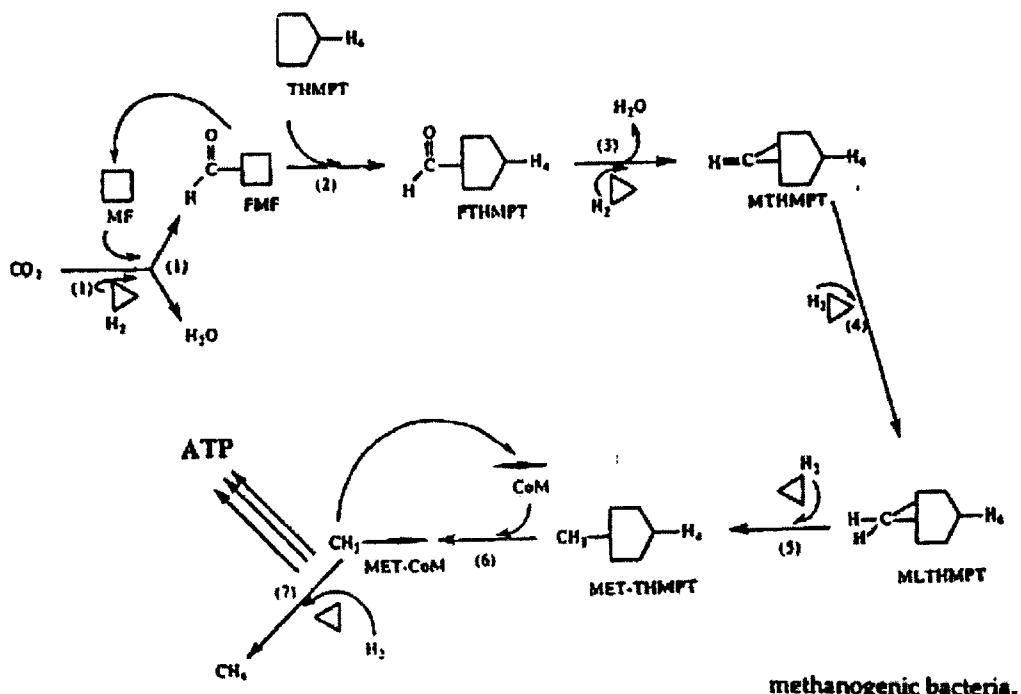
ก๊าซเมธาน (CH_4) เป็นหนึ่งในก๊าชที่ทำให้เกิดปรากฏการณ์เรือนกระจก (green house effect) ซึ่งเป็นปรากฏการณ์ที่ส่งผลให้อุณหภูมิของโลกสูงขึ้น นอกจากนี้ยังส่งผลทำให้โอโซนในชั้นบรรยากาศลดน้อยลง ส่งผลให้รังสีคืนลับที่ส่องผ่านชั้นโอโซนลงมายังพื้นผิวโลกได้มากขึ้น รวมทั้งปล่อยให้รังสีที่ทำอันตรายต่อมนุษย์และสิ่งมีชีวิตส่องผ่านลงมาทำอันตรายกับสิ่งมีชีวิตบนโลกได้ด้วย ปรากฏการณ์เรือนกระจกเกิดจากก๊าชหลาายนิดได้แก่ ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ (CO_2) ก๊าซเมธาน (CH_4) ก๊าซคลอร์ฟลูออโรคาร์บอน (CFC-11, 12) และก๊าซไนโตรส ออกไซด์ (N_2O) ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ส่งผลต่อปรากฏการณ์นี้ครึ่งหนึ่ง ส่วนก๊าซเมธานส่งผล เป็นอันดับสอง ความเข้มข้นของก๊าซเมธานในชั้นบรรยากาศมีเพียง 2 ppmv ซึ่งน้อยกว่าก๊าช คาร์บอนไดออกไซด์ที่มีความเข้มข้นถึง 350 ppmv อย่างไรก็ตามพบว่าอัตราการเพิ่มขึ้นของก๊าช เมธานสูงกว่าก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ นอกจากนี้เมื่อเทียบต่อหน่วยพบว่าก๊าซเมธานยังมีผลต่อ อุณหภูมิของโลกมากกว่าก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ถึง 21% อีกด้วย ก๊าซเมธานที่สะสมในชั้น บรรยากาศประมาณ 20-30% มาจากสัตว์เคี้ยวเอื้อง (Takahashi et al., 2005)

2.4.1 การผลิตก๊าซเมธานในสัตว์เคี้ยวเอื้อง

ผลผลิตสุดท้ายจากการหมักในกระเพาะรูเมนได้แก่ กรดไขมันที่ระเหยได้ ง่าย และก๊าชชนิดต่าง ๆ ส่วนประกอบของก๊าชเหล่านี้คือ ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ 40% ก๊าซเมธาน 30-40% ก๊าซไฮโดรเจน 5% และก๊าซออกซิเจนกับก๊าชในไตรเจนอีกเล็กน้อย ก๊าซเมธาน เกิดจากกระบวนการรวมตัวกันของก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ (CO_2) กับก๊าซไฮโดรเจน (H_2) โดย แบคทีเรีย (เมรา 2533) ซึ่งทำให้พลังงานจากอาหารสูญเสียไป 10% (Van Kessel and Russell, 1996) การผลิตอะซิเตท (acetate) จะก่อให้เกิดก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์และไฮโดรเจน ส่วนการ ผลิตโพร์ปีอ่อนที่ไม่ก่อให้เกิดก๊าชเลย ส่วนการผลิตบิวทิเรท (butyrate) จะอาศัยก๊าซไฮโดรเจน เพื่อไปริดิวชั่นอะซิเตท (เมรา 2533)

กระบวนการสังเคราะห์ก๊าซเมธานเป็นกระบวนการรีดิวช์ equivalent disposal (ไฮโดรเจน) ที่เกิดจากกระบวนการหมักการนำไปไฮเดรต หากกระบวนการนี้ถูกยับยั้งจะทำให้มี ไฮโดรเจนสะสมเพิ่มมากขึ้น แบคทีเรียสามารถลดปริมาณไฮโดรเจนได้โดยกระบวนการอื่น เช่น

การนำไปใช้ในการสังเคราะห์เป็น propionate ซึ่งเป็นผลผลิตที่เป็นประโยชน์ต่อสัตว์ (Van Kessel and Russell, 1996) การดิ่วcarbbon dioxide ออกไซด์ไปเป็นก๊าซเมธานมีขั้นตอนดังภาพที่ 2.1



ภาพที่ 2.1 กระบวนการสังเคราะห์ก๊าซเมธานโดยแบคทีเรียในกระบวนการช่วยเหลือ (MF = methanofuran, THMPT = tetrahydromethanopterin, F420 = factor 420, CoM = coenzyme M (Ferry, 1995))

ปฏิกิริยาเคมีในกระบวนการสังเคราะห์ก๊าซเมธาน

1. เกิดปฏิกิริยาเคมีระหว่างเมธานในฟูแรน (MF), CO_2 และ H_2 โดยความช่วยเหลือของ F420 ทำให้เกิดสารฟอร์มิลเมธานในฟูแรน (formyl methanofuran; FMF) และน้ำ (H_2O)

2. เกิดปฏิกิริยาเคมีการย้ายกลุ่มฟอร์มิล (formyl group) จาก FMF ไปให้สารเตหตัวไอก๊อโรเมธานนีอฟทีริน (THMPT) ซึ่งจะกลายเป็นสารฟอร์มิลเตหตัวไอก๊อโรเมธานนีอฟทีริน (formyl tetrahydromethanopterin, FTHMPT)

3-5. ปฏิกิริยาการดิ่วสาร FTHMPT โดย H_2 และมี F420 ทำให้มีการเคลื่อนย้ายตำแหน่งของ carbonyl ที่อยู่บนหนึ่งอะตอมในโครงสร้างของ THMPT จึงเปลี่ยนเป็นสารเมททิลเตหตัวไอก๊อโรเมธานนีอฟทีริน (methenyltetrahydromethanopterin; MTHMP) จากนั้นจึงเปลี่ยนเป็นสารเมททิลเลนนิลเตหตัวไอก๊อโรเมธานนีอฟทีริน (methyleneyltetrahydromethanopterin; MLTHMPT) และเปลี่ยนเป็นสารเมททิลเตหตัวไอก๊อโรเมธานนีอฟทีริน (methyltetrahydro-methanopterin; MET-MTHMP) ตามลำดับ

6. ปฏิกิริยาเคมีการย้ายเมทธิลกรุฟจากสาร MET-THMPT ไปให้โคเอนไซม์เอ็น และจึงเปลี่ยนเป็นสาร เมทธิลโคเอ็น (Methyl CoM; Met CoM)

7. การรีดิวเมทธิลโคเอ็นในที่มี F420 ไปเป็นก๊าซเมธาน (CH_4) และโคเอนไซม์เอ็น โดยมีพลังงาน ATP เกิดขึ้นด้วย

2.4.2 แบคทีเรียที่สามารถผลิตก๊าซเมธาน

แบคทีเรียที่ผลิตก๊าซเมธาน (methanogens) สามารถจำแนกออกได้เป็น 12 genera อย่างไรก็ตามมีเพียงบางชนิดที่พบในกระเพาะรูเมน (ตารางที่ 2.4) แบคทีเรียที่สามารถผลิตก๊าซเมธานทั้งหมดเป็นแบคทีเรียแกรมบวก นอกจากนี้ยังจัดเป็น facultative autotroph bacteria กล่าวคือสามารถผลิตก๊าซเมธานได้จากปฏิกิริยาระหว่างคาร์บอนไดออกไซด์ หรือจาก methaneol กับไฮโดรเจน หรือจากอะซิเตทกับฟอร์เมทเป็นต้น แบคทีเรียที่สามารถผลิตก๊าซเมธานส่วนมาก จะสร้าง ATP จากการส่งผ่านอิเลคตรอนไปตามสารพาอิเลคตรอนที่เรียกว่า electron carriers ซึ่งเป็นสารพาอิเลคตรอนที่พับเฉพาะในแบคทีเรียก๊าซเมธาน เช่นเดียว (unique electron carriers) ก่อให้เกิดแรงขับเคลื่อนโปรตอน (proton motive force: PMF) และเกิดการรีดิวเมทธิลโคเอนไซม์เอ็น (methyl-coenzyme M) ซึ่งเป็นพรีเคอร์เซอร์ (precursor) ในการเกิดก๊าซเมธาน และคงให้เห็นว่าการส่งผ่านอิเลคตรอน (electron transport) นี้เชื่อมโยงกับการเกิดก๊าซเมธาน (methanogenesis) (Morgavi et al., 2006)

ตารางที่ 2.4 แบคทีเรียที่สามารถผลิตก๊าซเมธานได้บางชนิดที่พบในกระเพาะรูเมนของสัตว์ เดี้ยวเอื้อง

แบคทีเรีย	สารตั้งต้นที่สามารถใช้	ผลผลิต
<i>Methanobacterium ruminantium</i>	CO_2 , H_2 , HCOOH	CH_4 , CO_2 , H_2O
<i>Methanobacterium fomicicum</i>	HCOOH	CH_4 , CO_2 , H_2O
<i>Methanobrevivactor ruminantium</i>	HCOOH	CH_4 , CO_2 , H_2O
<i>Methanomicrobium mobile</i>	HCOOH	CH_4 , CO_2 , H_2O
<i>Methanosarcina barkerii</i>	Methanol, Methylamine, Acetate	CH_4 , CO_2 , NH_4

ที่มา: Yokoyama and Johnson (1988)

โปรตอซัวมีอิทธิพลต่อการสังเคราะห์ก๊าซเมธานในรูเมน (Newbold et al., 1995) เนื่องจากส่วนหนึ่งของแบคทีเรียที่สังเคราะห์ก๊าซเมธานจะเกาะอยู่กับโปรตอซัว (ecto- and endosymbiotically) (Finlay, 1994) สอดคล้องกับ Ushida and Jouany (1996) ซึ่งกล่าวว่า กิจกรรมทางเมtabolism ของโปรตอซัวมีส่วนเกี่ยวข้องกับการผลิตก๊าซเมธาน Kreuzer et al. (1986) พบร่วมกับการกำจัดโปรตอซัวออกจากกระเพาะรูเมนมีผลทำให้การผลิตก๊าซเมธานลดลง เฉลี่ย 20–30% ซึ่งน้อยกว่าการลดลงด้วยน้ำมันมะพร้าว (Dohme et al., 1999)

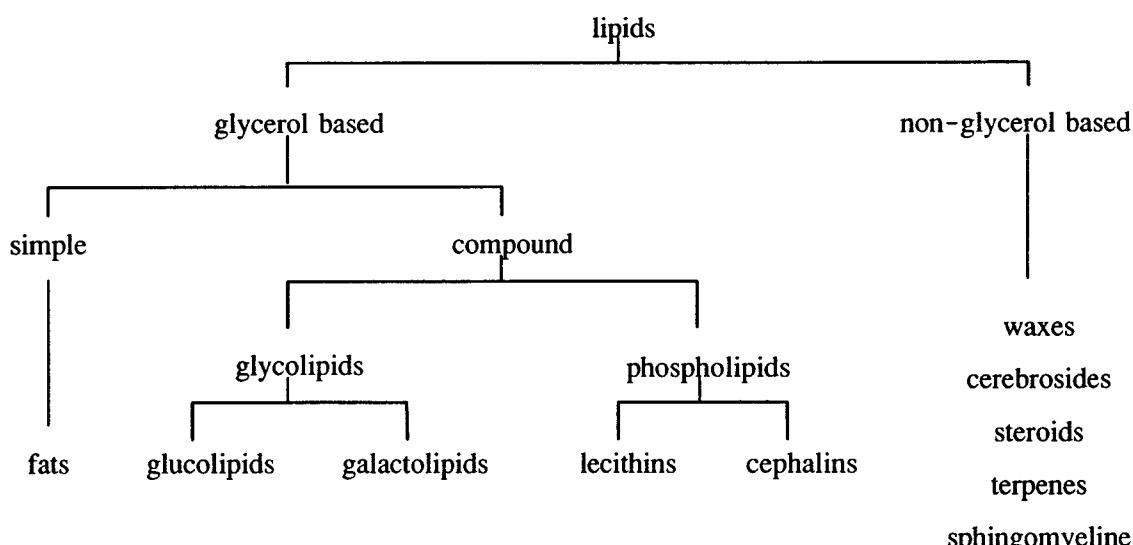
Blaxter and Czerkawaki (1966) พบว่ากรดไขมันสายยาวปานกลางสามารถลดการผลิตก๊าซเมธีนได้ Soliva et al. (2003) ได้ทำการศึกษาผลของสัดส่วนกรดไขมัน C12/C14 ต่อจำนวนจุลินทรีย์ที่ผลิตก๊าซเมธีนในรูเมน และการผลิตก๊าซเมธีนในระบบ *in vitro* พบว่า การผลิตก๊าซเมธีนและจำนวนของโปรตอซัว Archaea จะลดลงเมื่อสัดส่วนของ C12:0 เพิ่มขึ้น ซึ่งที่สัดส่วน 2:1 ทำให้การผลิตก๊าซเมธีนลดลงถึง 96% ซึ่งเช่นเดียวกับการมี C12:0 เพียงตัวเดียว ดังนั้น C14:0 เพียงตัวเดียวไม่มีผลต่อการผลิตก๊าซเมธีน แต่จะมีอิทธิพลเมื่อมี C12 ด้วย สอดคล้องกับ Soliva et al. (2004) ซึ่งได้ทำการทดลองในระบบ *in vitro* พบว่ากรดไขมัน C12:0 (30 mg) ทำให้การผลิตก๊าซเมธีนลดลง 80% ขณะที่กรดไขมัน C14:0 และ C18:0 ไม่สามารถลดก๊าซเมธีนได้ แต่ก็พบว่าการใช้ C14:0 ร่วมกับ C12:0 สามารถลดการผลิตก๊าซเมธีนและจำนวนโปรตอซัวได้ด้วยเช่นเดียวกัน

Dohme et al. (1999, 2001) ได้ทำการศึกษาผลของชนิดของกรดไขมันต่อการผลิตก๊าซเมธีน พบว่ากรดไขมัน C12:0, C14:0 และ C18:2 ทำให้การขับก๊าซและการผลิตก๊าซเมธีนลดลง ขณะที่กรดไขมัน C8:0, C10:0, C16:0 และ C18:0 ไม่ pragmat และกรดไขมัน C12:0, C18:2, C8:0 และ C10:0 มีผลทำให้จำนวน ciliate protozoa ลดลง สอดคล้องกับ Machmuller et al. (1998, 2000, 2003) ซึ่งพบว่าโคที่ได้รับอาหารที่มีองค์ประกอบของน้ำมันมะพร้าวจะมีการขับก๊าซเมธีนในแกะลดลง

นอกจากนี้ Lovett et al. (2003) ได้ทำการทดลองผลของน้ำมันมะพร้าวต่อการผลิตก๊าซเมธีนในโคเนื้อ พบว่ากลุ่มที่ได้รับน้ำมันมะพร้าว 350 กรัม/วัน มีจำนวนโปรตอซัวลดลง โดยไม่มีผลต่อสมรรถภาพการผลิต นอกจากนี้ยังสามารถลดการขับก๊าซเมธีน แต่ก็ทำให้การกินได้ลดลง สอดคล้องกับ Giger-reverdin et al. (2003) ซึ่งได้ทำการศึกษาเอกสารวิจัยต่างๆ พบว่าการผลิตก๊าซเมธีนจะลดลงเมื่อรับประทานไขมันในอาหารเพิ่มขึ้น โดยเฉพาะอย่างยิ่งกรดไขมันที่ไม่อิ่มตัว อย่างไรก็ตามพบว่าอาจส่งผลกระทบต่อการย่อยได้ช่องเยื่อไช Machmuller et al. (1998) พบว่าเมล็ดทานตะวันทำให้จำนวนโปรตอซัวและการผลิตก๊าซเมธีนลดลง 40% สอดคล้องกับ Ivan et al. (2001) ซึ่งได้ทำการศึกษาการเสริมน้ำมันเมล็ดทานตะวันในแกะพบว่า การเสริมน้ำมันเมล็ดทานตะวันทำให้จำนวนโปรตอซัวทั้งหมดลดลงจาก 1,000,000 เชลล์/มิลลิลิตร เป็น 200,000 เชลล์/มิลลิลิตร ภายใน 6 วัน ซึ่งเกี่ยวข้องการเพิ่มขึ้นของ pH อย่างไรก็ตามพบว่า อัตราการเจริญเติบโต ปริมาณการกินได้ อัตราการแลกเปลี่ยน และน้ำหนักซากไม่แตกต่างกัน

2.5 ลิปิดส์

ลิปิดส์เป็นสารประกอบอินทรีย์ที่ไม่ละลายน้ำ แต่ละลายได้ในสารละลายอินทรีย์ ไลปิดส์ที่ประกอบอยู่ในอาหารสัตว์หรือร่างกายสัตว์ส่วนใหญ่จะเป็นกรดไขมัน (fatty acid), glycerol, mono-, di-triglycerides และ phospholipids ลิปิดส์สารมารถจำแนกออกได้เป็น 3 ประเภทคือ simple lipids เป็นเอสเทอร์ของกรดไขมันกับแอลกอฮอล์หลายชนิด compound lipids เป็นเอสเทอร์ของกรดไขมันที่มีกลุ่มของสารต่างๆ เกาะอยู่และต่อ กับแอลกอฮอล์ แบ่งออกเป็น phospholipids, และ lipoproteins และ derived lipids คือพวกที่เปลี่ยนแปลงมาจากลิปิดส์ เช่น แอลกอฮอล์ รวมไปถึง sterol และพวาก hydrocarbons (อีวรรธน์ 2543) อย่างไรก็ตามกรณีที่จำแนกโดยอาศัย glycerol based จะจำแนกได้ดังต่อภาพที่ 2.2



ภาพที่ 2.2 การจำแนกลิปิดส์ (Murray et al., 1990)

2.5.1 ไขมัน

ไขมันในทางเคมีจัดเป็นเอสเทอร์ของกรดไขมันกับแอลกอฮอล์ที่ชื่อกลีเซอรอล (glycerol) ประกอบด้วยธาตุ C, H และ O หากอยู่ในสภาพค่อนข้างแข็งที่อุณหภูมิห้องเรียกว่า ไขมัน (fats) แต่หากอยู่ในสภาพเหลวจะเรียกว่า น้ำมัน (oils) สารนี้พบได้ทั้งในพืชและสัตว์ เป็นสารที่ไม่ละลายน้ำแต่ละลายได้ในสารละลายอินทรีย์ (organic solvent) เช่น เบนซิน อีเทอร์ และ คลอโรฟอร์ม หน้าที่ของไขมันมีหลายอย่างด้วยกัน ได้แก่ เป็นแหล่งพลังงาน ซึ่งให้พลังงานเป็น 2.5 เท่าของคาร์บอไฮเดรต เป็นส่วนประกอบของไขมัน สมอง และกล้ามเนื้อ เป็นจำนวนมาก ป้องกันความหนาว นำพาวิตามินที่ละลายได้ในไขมัน นอกจากนี้ยังสามารถลดผื่นและเพิ่มความน่ากินให้แก่อาหารสัตว์ สัตว์ที่ขาดไขมันจะแสดงอาการเบื่ออาหาร น้ำหนักลด จนร่วง ผิวหนังแตก ตกสะเก็ด เกิดแพลงเนื้อตายที่รอบ ๆ คอและขา (นภา 2537)

2.5.2 กรดไขมัน

กรดไขมันเป็นพาก monocarboxylic acid มีแนวโน้มละลายน้ำในสารละลายน้ำอินทรีย์ได้มากกว่าในน้ำ ซึ่งพากที่จัดเป็น polar carboxy group จะละลายน้ำ ส่วนพาก non-polar จะไม่ละลายน้ำ แต่จะละลายน้ำได้ในสารละลายน้ำอินทรีย์ทั่วไป กรดไขมันที่ละลายน้ำได้ดีจะเป็นพากสายสัมม หากสายของกรดไขมันยาวขึ้นจะทำให้ความสามารถในการละลายน้ำด้อยลง ในธรรมชาติทั่วๆ ไป ไขมันจากสัตว์มักประกอบด้วยกรดไขมันที่มีจำนวนคาร์บอนอะตอมเป็นเลขคู่ และมักอยู่ในช่วง 16-26 อะตอม อย่างไรก็ตามกรดไขมันสามารถจำแนกได้เป็น 2 ประเภทคือ กรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัว (saturated and unsaturated fatty acids)

กรดไขมันประกอบด้วยสายของคาร์บอนอะตอมตั้งแต่ 2-24 ตัว หรือมากกว่า ปลายข้างหนึ่งต่อด้วยหมู่คาร์บอคิชิว (-COOH) สูตรทั่วๆ ไปจึงเขียนเป็น RCOOH โดยที่ R เรียกว่า หมู่อัลกิล (alkyl group) ที่คาร์บอนอะตอมของกรดไขมันอิ่มตัว จะมีไฮโดรเจน 2 อะตอมมาเกาะอยู่ และต่อ กันไปเป็นเส้นยาวหรือแตกกิ่งออกไปเรื่อยๆ ยกเว้นตรงส่วนปลายสุดจะมีไฮโดรเจนมาเกาะอยู่ 3 อะตอม ดังนั้นพันธะที่ยึดต่อ กันระหว่างคาร์บอนด้วยกันจะเป็นพันธะเดี่ยว ขณะที่กรดไขมันไม่อิ่มตัวจะมีคาร์บอนอะตอมบางตัวยึดต่อ กันด้วยพันธะคู่ ซึ่งพันธะคู่นี้มีตั้งแต่ 1 พันธะขึ้นไป ในกรณีที่จำนวนคาร์บอนอะตอมเท่ากัน กรดไขมันไม่อิ่มตัวซึ่งมีน้ำหนักโมเลกุลน้อยกว่าจะมีจุดหลอมเหลวต่ำกว่า มีลักษณะนิ่มกว่าหรือมีลักษณะเหลวกว่าที่อุณหภูมิห้อง ในเวลาเดียวกันไขมันที่มีกรดไขมันอิ่มตัวประกอบอยู่มากจะแข็งกว่า มีจุดหลอมเหลวสูงกว่า ดังนั้นจุดหลอมเหลวของไขมันจึงเป็นตัวบ่งให้ทราบถึงปริมาณและชนิดของกรดไขมันที่ประกอบอยู่ในไขมันนั้นทางอ้อม นอกจากนี้พบว่ากรดไขมันที่มีจำนวนคาร์บอนมากกว่าจะมีจุดหลอมเหลวและเดือดสูงกว่าเสมอ ไม่ว่าจะเป็นชนิดอิ่มตัวหรือไม่อิ่มตัวก็ตาม (ธีรวรรณ 2543)

กรดไขมันที่จำเป็น (essential fatty acid; EFA) ได้แก่ linoleic acid (C18:2), linolenic acid (C18:3) และ arachidonic acid (C20:4) คือกรดไขมันที่ร่างกายสัตว์ไม่สามารถสังเคราะห์ขึ้นเองได้หรือสังเคราะห์ขึ้นเองได้แต่ไม่เพียงพอ กับความต้องการ กรดไขมันเหล่านี้ทำหน้าที่เป็นโครงสร้างของเยื่อหุ้มเซลล์และเป็นส่วนประกอบของฮอร์โมน prostaglandins การขาดกรดไขมันเหล่านี้จะส่งผลต่อสัตว์หลายประการ อย่างไรก็ตามพนพการขาดน้อยในสัตว์เคี้ยวเอื้องเนื่องจากไขมันที่ประกอบอยู่ในวัตถุดิบอาหารที่สัตว์ได้รับมักมีสัดส่วนของกรดไขมันที่ไม่อิ่มตัวสูง

2.5.3 คุณสมบัติทางกายภาพของไขมันกับการเปลี่ยนแปลงสูตรโครงสร้าง

ดังที่ทราบกันแล้วว่าไขมันคืออีสเทอร์ของกลีเซอรอลกับกรดไขมันซึ่งการรวมตัวมีหลายรูปแบบ และกรดไขมันมีหลายชนิด ทั้งอิ่มตัวและไม่อิ่มตัว เป็นเหตุให้ไขมันแต่ละชนิดมีคุณสมบัติต่างๆ แตกต่างกันไปแล้วแต่ชนิดของกรดไขมันที่ประกอบอยู่ ดังนั้นจึงมีการวัดค่าต่างๆ ของไขมันตามธรรมชาติแต่ละชนิดเพื่อหาความแตกต่างให้ชัดเจน ซึ่งมีหลายวิธี และวิธีเหล่านี้สามารถบอกความเก่าใหม่ของไขมันได้ ได้แก่ saponification number, Reichert-Meissel (RM) number, iodine number และ acid value โดยที่ไขมันที่ประกอบด้วยกรดไขมันที่มีจำนวน

คาร์บอนอะตอมน้อยซึ่งมีน้ำหนักโมเลกุลต่ำ จะวัดค่า saponification value ออกมากได้สูง แสดงว่า ในมันนั้นประกอบด้วยกรดไขมันที่มีน้ำหนักโมเลกุลต่ำ ๆ มาก ขณะที่ค่า RM number เป็นค่าที่บ่งบอกถึงปริมาณกรดไขมันที่ระเหยได้ง่ายในไขมัน ส่วนค่า Iodine number เป็นค่าที่สามารถบอกถึงสัดส่วนของกรดไขมันที่อ่อนตัวและไม่อ่อนตัวในไขมันได้ โดยไขมันที่มีกรดไขมันที่ไม่อ่อนตัวสูงจะมีค่า iodine number สูง ทั้งนี้เนื่องจากค่า iodine number คือจำนวนกรัมของไอโอดีนที่ไปรวมตัวกับไขมัน 100 กรัม โดยไอโอดีนจะไปเกาะกับคาร์บอนอะตอมคู่ที่เชื่อมต่อกันด้วยพันธะคู่ ดังนั้น ค่า iodine number จึงเป็นค่าที่บ่งถึงปริมาณการเกิด hydrogenation ได้ด้วย ซึ่งกระบวนการ hydrogenation คือกระบวนการที่นำเอาราโนดีเจนเติมเข้าในโมเลกุลของกรดไขมันไม่อ่อนตัวลง ตำแหน่งพันธะคู่ กรดไขมันไม่อ่อนตัวจะเปลี่ยนเป็นกรดไขมันอ่อนตัวและทำให้คุณสมบัติต่าง ๆ เปลี่ยนไปด้วย ในส่วนของการหืน (rancidity) คือการที่ไขมันเกิดการเปลี่ยนแปลงจากการถูกออกซิไดซ์ ทำให้กลิ่น รส ไม่ดี รวมทั้งสภาพทางฟิสิกส์เปลี่ยนไป คือไขมันมีลักษณะขันขัน แข็งชื้น วิตามิน A, D, E และ K ถูกทำลาย การนำนำไปใช้ประโยชน์ของโภชนาและพลังงานลดลง การหืนเกิดขึ้นได้ทั้งไขมันในอาหารและไขมันที่อยู่ในร่างกาย (นภา 2537)

2.5.4 เมทabolism ของไขมันในสัตว์เดียวເຊື່ອ

เมทabolism ของไขมันในสัตว์เดียวເຊື່ອสามารถแบ่งได้เป็น 2 ส่วนคือ เมทabolism ของจุลินทรีย์ในกระเพาะรูเมนและเมทabolism ที่เนื้อเยื่อของสัตว์ เมทabolism ของไขมันในกระเพาะรูเมนเป็นบทบาทของจุลินทรีย์โดยเฉพาะอย่างยิ่งแบบที่เรียกว่า hydrolysis เป็นกระบวนการที่แบคทีเรียหลั่งเอนไซม์ออกน้ำย่อยไขมัน โดยเฉพาะอย่างยิ่งเอนไซม์ lipase ทำให้ไขมันในอาหารถูกย่อยจนได้เป็นกรดไขมัน กรดไขมันที่ไม่อ่อนตัวจะเป็นอันตรายต่อบาคทีเรีย ดังนั้นแบคทีเรียจึงหลั่งเอนไซม์ออกน้ำเพื่อกำจัดความเป็นพิษนั้น กระบวนการนี้เรียกว่า biohydrogenation ซึ่งกระบวนการนี้ทำให้ได้กรดไขมันที่อ่อนตัว กรดไขมันที่เกิดขึ้นอาจถูกจุลินทรีย์นำไปใช้ ซึ่งอาจนำไปใช้เป็นแหล่งพลังงานหรือนำมาสังเคราะห์เป็นไขมันของตัวเอง (lipids biosynthesis) หรือให้ผ่านลงสู่ทางเดินอาหารส่วนถัดไป และไขมันเหล่านั้นอาจถูกย่อยเป็นกรดไขมันสายสั้นลงและ/หรือถูกดูดซึมเข้าสู่ร่างกายสัตว์ (Lennarz, 1966)

2.5.5 กระบวนการไฮโดรไลซิส (hydrolysis) ไขมันชนิดต่าง ๆ

2.5.5.1 ไตรกรีเซอไรด์

กระบวนการไฮโดรไลซิสไตรกลีเซอไรด์ (triglycerides) เป็นที่ทราบกันดีในหลายปีที่ผ่านมา กระบวนการนี้จะทำให้มีความเข้มข้นของกรดไขมันที่สูงในสัตว์ที่ได้รับอาหารขันเงนไชม์จากจุลินทรีย์ที่เกี่ยวข้องมีอยู่ 2 ชนิดได้แก่ เอนไซม์ esterase และ lipase ซึ่งคาดว่าจะมีแหล่งมาจากการเยื่อหุ้มเซลล์ ทั้งสองเอนไซม์ถูกผลิตในช่วงที่เซลล์จุลินทรีย์อยู่ในช่วง logarithmic phase เอนไซม์ lipase จะเปลี่ยนไตรกลีเซอไรด์ได้เป็นกรดไขมัน C 12 หรือมากกว่า โดยความสามารถนี้มีความเกี่ยวข้องกับน้ำหนักโมเลกุล ในส่วนของ ไดกลีเซอไรด์ (diglycerides) จะ

ถูกไฮโดรไลซ์ได้เร็วกว่าไตรกลีเซอโรต์ แบคทีเรียที่มีส่วนในกระบวนการนี้มากที่สุดคือ *Anaerovibrio lipolytica* ซึ่งพบอยู่ประมาณ $0.5-1.1 \times 10^7$ เซลล์ต่อมิลลิลิตรของเหลวในรูเมน อย่างไรก็ตามพบว่าเอนไซม์ lipase ที่ติดมากับพืชสามารถไฮโดรไลซ์ได้เร็วกว่าเอนไซม์ที่มากจากจุลินทรีย์ในกระเพาะรูเมน (Jenkins, 1993)

2.5.5.2 กาแลคโตไลปิด

ไขมันส่วนใหญ่ที่สัตว์แทะเลิ่มได้รับจากอาหารจะเป็น galactolipids ซึ่งจะถูกไฮโดรไลซ์อย่างรวดเร็ว นอกจากนี้ยังพบว่าเกิดก่อนที่จะมีกระบวนการ biohydrogenation กรณีไขมันที่ไม่อิ่มตัวอีกด้วย ซึ่งเอนไซม์ที่เข้ามาทำงานในจุดนี้จะเป็นเอนไซม์ galactolipase จากพืชเป็นส่วนใหญ่ การสลาย galactolipids จะทำให้ได้ monogalactosyldiglycerides และ digalactosyldiglycerides ซึ่ง monogalactosyldiglycerides จะถูกไฮโดรไลซ์ได้เร็วกว่า digalactosyldiglycerides อย่างไรก็ตามมีการศึกษาบทบาทของจุลินทรีย์ต่อการไฮโดรไลซ์ galactolipids น้อยมาก (Jenkins, 1993)

2.5.5.3 ฟอสฟอยไลปิด

พบว่า 20-30% ของไขมันในใบพืชเป็น phospholipids และพบว่าที่เนื้อเยื่อของพืชมีเอนไซม์ phospholipases อย่างไรก็ตามพบว่าแบคทีเรียในรูเมนบางชนิดสามารถไฮโดรไลซ์ phosphatidylcholine และ lysophosphatidylcholine ได้ และมีการพบว่า phosphatidylcholine จะถูกไฮโดรไลซ์อย่างรวดเร็วในรูเมนของแกะที่ถูกกำจัดโปรตีน แต่ อย่างไรก็ตามไม่สามารถออกได้ว่าเอนไซม์ phospholipase มาจากพืชหรือแบคทีเรีย ต่อมามีการศึกษาพบว่าแบคทีเรียบางชนิดสามารถผลิตเอนไซม์ชนิดนี้ได้ โดยเอนไซม์นี้จะมีกิจกรรมสูงสุดในช่วงที่เซลล์แบคทีเรียอยู่ในช่วง exponential phase เมื่อ phospholipids ถูกไฮโดรไลซ์จะได้เป็น lysophospholipids และกรดไขมัน ซึ่ง lysophospholipids จะถูกสลายอย่างรวดเร็วโดย lysophospholipase เป็น glycerylphosphorylated และเป็นกรดไขมันตามลำดับ (Jenkins, 1993)

2.5.6 กระบวนการใบโอลิโไฮโดรเจนชั่น (biohydrogenation) กรณีไขมันที่ไม่อิ่มตัว

ในช่วงแรกได้มีคาดการณ์ว่ากระบวนการ hydrogenation น่าจะเกิดขึ้นที่เนื้อเยื่อ แต่ ต่อมากพบว่ากระบวนการนี้เกิดขึ้นโดยจุลินทรีย์ในกระเพาะรูเมน และนอกจากนี้ยังพบว่ากระบวนการนี้ยังสามารถเกิดได้ที่ ilium, caecum และ colon ซึ่งทั้งแบคทีเรียและโปรตีนจะทำให้กระบวนการนี้ลดลงเพียงเล็กน้อย นั่นแสดงว่าแบคทีเรียน่าจะมีส่วนมากที่สุด (Bauman et al., 2003)

แบคทีเรียที่เกี่ยวข้องกระบวนการ hydrogenation กรณีไขมันที่ไม่อิ่มตัวได้แสดงดังตารางที่ 3 Kemp et al. (1975) ได้ทำการจำแนกแบคทีเรียที่เกี่ยวข้องออกเป็น 5 สายพันธุ์ และประมาณว่าแต่ละสายพันธุ์มีประมาณ 10^{7-8} cell / ml ขณะที่ Verhulst et al. (1985) จำแนกออกเป็น 7 สายพันธุ์ นอกจากนี้พบว่าสายพันธุ์ *Butyrivibrio fibrisolvens* เป็นแบคทีเรียที่มีบทบาทมากที่สุด Hazlewood et al. (1976) ได้จำแนกแบคทีเรียเหล่านี้ออกเป็น 3 กลุ่มตาม

ลักษณะของผลผลิตสุดท้ายที่ผลิตได้ Erwin and Bloch (1963) พบว่าprotozoa ส่วนเกี่ยวข้องกับกระบวนการ hydrogenation อย่างไรก็ตามพบว่าแบคทีเรียเป็นจุลินทรีย์หลักที่มีบทบาทในกระบวนการ biohydrogenation ส่วน protozoa มีบทบาทเพียงเล็กน้อยเท่านั้น (Kepler et al., 1966)

ตารางที่ 2.5 แบคทีเรียในกระบวนการ biohydrogenation

Group	Bacterium	References
A	<i>Butyrivibrio fibrisolvens</i>	Kepler and Tove (1967), Hazlewood and Dawson (1979)
A	<i>Treponema (Borrelia)</i>	Yokoyama and Davis (1971)
A	<i>Micrococcus sp.</i>	Miles et al. (1970)
A	<i>Ruminococcus albus F2/6</i>	Kemp et al. (1975)
A	<i>Eubacterium F2/6</i>	Kemp et al. (1975)
A	<i>EC7/2 Gram -ve rod</i>	Hazlewood et al. (1976)
A	<i>R7/5 Gram -ve rod</i>	Hazlewood et al. (1976)
B	<i>Fusocillus babrahamensis P2/2</i>	White et al. (1970), Hazlewood et al. (1976) Kemp et al. (1975)
B	<i>Fusocillus T344</i>	Hazlewood et al. (1976)
B	<i>R8/5 Gram -ve rod</i>	Hazlewood et al. (1976)

ที่มา: Song (2000)

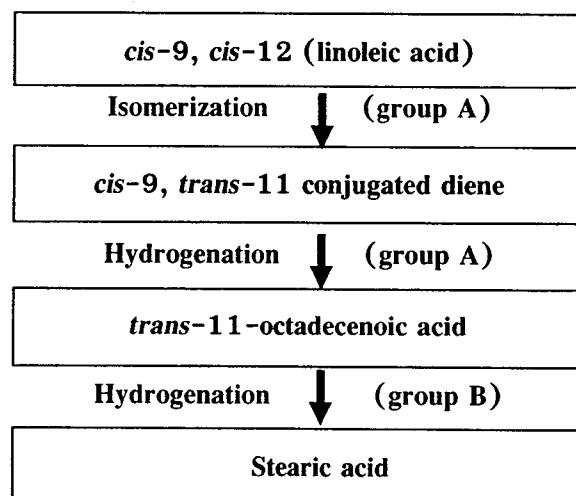
Hazlewood et al. (1976) พบว่ากระบวนการ biohydrogenation กรณีไขมันที่ไม่มีอิ่มตัวจำเป็นที่จะต้องอาศัยหมู่คาร์บอชิลิโอลิสระ (free carboxyl group) กระบวนการ biohydrogenation กรณีไขมัน linoleic acid ได้แสดงในภาพที่ 2.3 กระบวนการเริ่มต้นจากกระบวนการ isomerization กรณีไขมัน linoleic acid ได้เป็น conjugated cis-9, trans-11 (CLA) จากนั้น CLA จะถูก hydrogenate ได้เป็น trans-11 octadecenoic acid และสุดท้ายคือกระบวนการ hydronation ซึ่งจะเปลี่ยน trans-11 octadecenoic acid เป็น stearic acid

แบคทีเรียที่เกี่ยวข้องกระบวนการ hydrogenation ไม่ได้เกี่ยวข้องกับทุกชนิดอน Kemp and Lander (1984) ได้จำแนกแบคทีเรียออกเป็นกลุ่ม A และ B (ตารางที่ 3) โดยแบคทีเรียในกลุ่ม A จะ hydrogenate กรณีไขมัน linoleic acid และ α -linoleic acid เป็น trans-11-octadecenoic acid ขณะที่แบคทีเรียในกลุ่ม B มีความสามารถในการ hydrogenate กรณีไขมัน

octadecenoic acids ได้แก่ cis-9 (oleic) และ trans-11 (trans-vaccenic) รวมทั้ง กรดไขมัน linoleic acid เป็นกรดไขมัน stearic acid

จากการศึกษาของ Bauman et al. (2000) พบว่าอัตราการเกิดกระบวนการ hydrogenation ของแบคทีเรียเกิดขึ้นได้สูงมาก แต่ช่วงค่อนข้างกว้าง โดยขึ้นอยู่กับ ความยาวและโครงสร้างของสายไขมัน ชนิดของจุลินทรีย์ และเงื่อนไขของแต่ละงานทดลอง ความสามารถ hydrogenate กรดไขมัน oleic acid, linoleic acid และ α -linoleic acid เท่ากับ 12–100%, 15–95% และ 9–90% ตามลำดับ อย่างไรก็ตามพบว่าอัตราการเกิดกระบวนการ biohydrogenation ในหลอดทดลอง (in vitro) สามารถใช้แทนอัตราในตัวสัตว์จริงได้ (in vivo)

ในแต่ละขั้นตอนของการ biohydrogenation เกี่ยวข้องกับการเคลื่อนย้าย อิเล็กตรอน 2 โมเลกุล (2H) โดยพบว่าเหล่งของอิเล็กตรอนคือ α -tocopherolquinol โดย α -tocopherolquinol จะถูกรีดิวชั่นเมทีมี NADH ในสัดส่วน 1:1 ได้เป็น α -tocopherolquinone นอกจากนี้ยังพบว่าสารประกอบคล้าย flavin เป็นตัวที่ทำหน้าที่ชนถ่ายอิเล็กตรอนให้แก่ tocopherolquinone เอนไซม์ที่เกี่ยวข้องกับกระบวนการ hydrogenation ได้แก่ เอนไซม์ linoleate isomerase ซึ่งเกี่ยวข้องกับกระบวนการ isomerization กรดไขมัน linoleic acid ได้เป็น cis-9, trans-11 octadecaenoic acid และเอนไซม์ reductase ที่ทำหน้าที่รีดิวชั่นกรดไขมันที่ไม่อิ่มตัวได้เป็นกรดไขมันที่อิ่มตัว (Kepler et al., 1966)



ภาพที่ 2.3 กระบวนการใบโอลิโอดริเจนชั้นกรดไขมัน linoleic acid โดยแบคทีเรียกลุ่ม A และ B
ตามตารางที่ 3

ที่มา: Song (2000) ดัดแปลงจาก Harfoot and Hazlewood (1988)

เป็นที่ทราบกันดีว่ากระบวนการ biohydrogenation จะเกิดได้อย่างรวดเร็วและสมบูรณ์เมื่อมีชีนของอาหาร โดย Harfoot et al. (1973, 1975) พบว่า 80% ของกระบวนการ biohydrogenation กรดไขมัน linoleic acid เกี่ยวข้องกับชีนอาหารที่ละเอียด ซึ่งสามารถดูดซึมเอากรดไขมันไว้ทำให้แบคทีเรียสามารถหลингเอนไซม์ออกมา hydrogenate กรดไขมันได้ นอกจากนี้ รูปแบบของไขมันก็มีส่วนด้วย โดยพบว่ากรดไขมันอิสระจะยับยั้งกระบวนการ hydrogenation นอกจากนี้ Latham et al. (1972) พบว่าหากโคลีรับอาหารหยาบเนื้อยจะทำให้เกิดกระบวนการ biohydrogenation ลดลง และ Gerson et al. (1985) พบว่าการเพิ่มคราบไฮเดรตที่อยู่ละลายได้ง่ายไม่ทำให้กระบวนการ hydrogenation ลดลง แต่กลับพบว่าหากทดสอบอาหารประเภทเยื่อไผ่ด้วยแป้งจะทำให้อัตราการเกิดกระบวนการ biohydrogenation ลดลง นอกจากนี้ Gerson et al. (1985) ยังพบว่าหากเพิ่มสัดส่วนของในโตรเจนจะทำให้อัตราการเกิดกระบวนการ biohydrogenation เพิ่มขึ้น จึงสรุปได้ว่ากระบวนการ biohydrogenation น่าจะเกี่ยวข้องกับส่วนประกอบของประชากรจุลินทรีย์ ซึ่งมีส่วนเกี่ยวข้องกับกระบวนการ hydrolysis

2.5.7 ความสัมพันธ์ระหว่างกระบวนการไฮโดรไลซิสและกระบวนการใบโอลิโอดรีเจนชั่น

มีความจำเป็นอย่างยิ่งที่ต้องการกระบวนการ hydrolysis ก่อนกระบวนการ hydrogenation เนื่องจากกระบวนการ hydrolysis จะปลดปล่อยกรดไขมันที่ไม่อิ่มตัวออกมายังจะเกิดกระบวนการ hydrogenation ตามนา Noble (1978) พบว่าแกะที่ได้รับกรดไขมันที่ไม่อิ่มตัว อิสระโดยตรง จะพบกรดไขมันที่ไม่อิ่มตัวนั้นในพลาสม่าได้เร็วกว่าแกะที่ได้รับกรดไขมันไม่อิ่มตัว ในรูปไตรกลีเซอไรด์

ประเด็นที่ว่าทำไม่จุลินทรีย์ต่างชนิดกันจึงมีความสามารถ hydrogenate ต่างกันนั้นยังไม่เป็นที่ทราบชัดเจน แต่เป็นที่ทราบกันดีว่ากรดไขมันที่ไม่อิ่มตัวเป็นพิษกับจุลินทรีย์ทุกตัว ซึ่งกระบวนการ hydrogenation นี้ก็เป็นการกำจัดพิษ นอกจากนี้กรดไขมันที่ไม่อิ่มตัวเหล่านั้นยังถูก esterified หรือถูกดูดซึมเข้าสู่ชั้นอาหารอีกด้วย นอกจากนี้ไขมันในเซลล์จุลินทรีย์ส่วนใหญ่ยังเป็นชนิดอิ่มตัว ดังนั้นเป็นไปได้ว่ากระบวนการ biohydrogenation น่าจะเป็นการเปลี่ยนรูปกรดไขมันเพื่อที่จุลินทรีย์จะนำไปใช้ประโยชน์ได้ (Song, 2000)

2.5.8 การดูดซึมและการใช้ประโยชน์สารประกอบไขมันของจุลินทรีย์

Gutierrez et al. (1960) และ Williams and Coleman (1992) พบว่าโปรตอซัว *Entodinium simplex* มีอัตราการนำกรดไขมันเข้าสู่เซลล์ดังนี้ palmitic acid > oleic acid > stearic acid > linoleic acid ขณะที่ *Isotricha prostoma* มีความสามารถเป็น stearic acid > oleic acid > palmitic acid > linoleic acid และ *I. intestinalis* มีความสามารถเป็น palmitic acid > oleic acid > linoleic acid > stearic acid ซึ่ง oleic acid จะถูก hydrogenate เป็น stearic acid ส่วน linoleic acid พบว่าไม่เกิดการ hydrogenate

Emmanuel (1978) พบว่าโปรตีซจะใช้ palmitic acid 84.3% และ stearic acid 85.0% ที่นำเข้าเซลล์สร้างเป็นกรดไขมัน และจะนำ 4.8% palmitic acid และ 10.1% stearic

acid ไปสังเคราะห์เป็นกรดไขมัน C15:0 และ C17:0 ตามลำดับ นอกจากนี้ยังพบว่า stearic acid 3% จะถูกโปรตีซ์เปลี่ยนเป็นกรดไขมัน C16:0 แสดงให้เห็นว่ามีกระบวนการ β -oxidation เกิดขึ้น และพบว่า 4-5% ของ palmitic acid จะถูกใช้เพื่อสร้างเป็น octadecenoic acid

Harfoot et al. (1975) พบว่าแบคทีเรียสามารถดูดซึมกรดไขมันอิ่มตัวได้เป็นอย่างดี แต่จะดูดซึมได้ลดลงหากเป็นกรดไขมันที่ไม่อิ่มตัว การดูดซึมไขมันเกิดขึ้นอย่างรวดเร็วภายใน 1 นาที อย่างไรก็ตามพบว่า triglyceride ถูกดูดซึมได้ต่ำ

2.5.9 กระบวนการสังเคราะห์ไขมันของจุลินทรีย์ในกระเพาะรูเมน

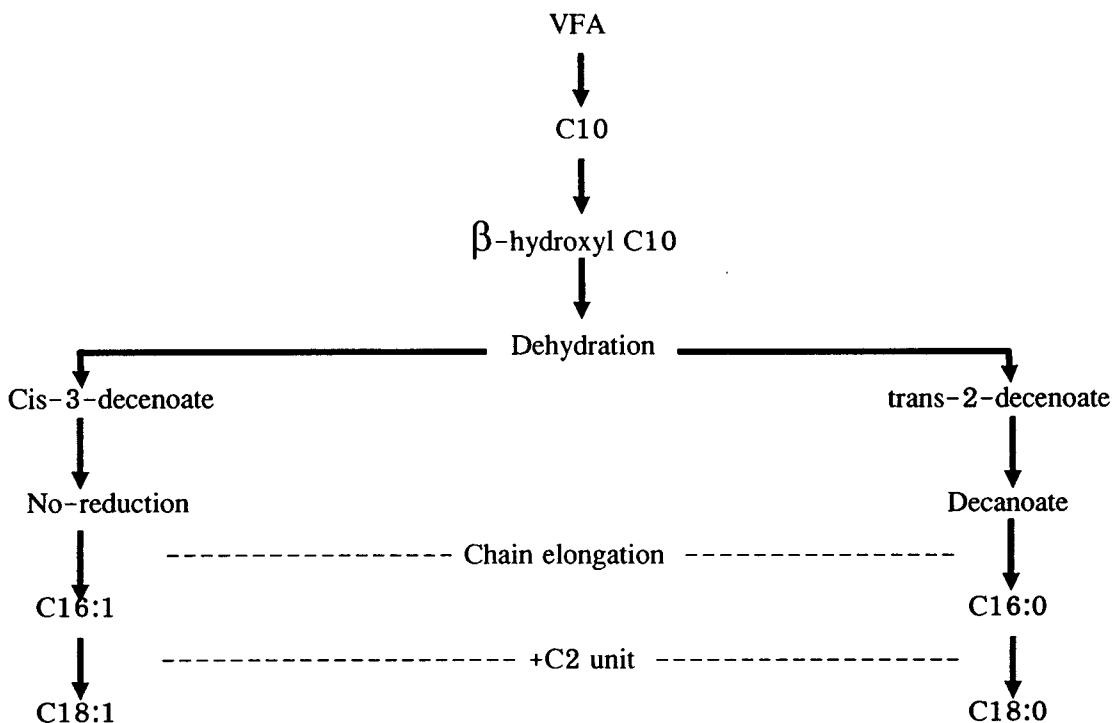
2.5.9.1 กระบวนการสังเคราะห์กรดไขมัน

แบคทีเรียโดยเฉพาะกลุ่ม cellulolytic bacteria มีความต้องการทั้งกรดไขมันที่เป็นสายตรงและมีกิ่งก้านเพื่อใช้ในการดำรงชีพ และเป็นที่ทราบกันดีว่าไขมันที่อยู่ภายใต้ เชลล์ของจุลินทรีย์ถูกสังเคราะห์ขึ้นโดยกระบวนการ de novo synthesis และได้รับโดยตรงจากอาหาร Knight et al. (1979) พบว่ากรดอะซิติกจะถูกใช้ในการสังเคราะห์เป็นกรดปาล์มมิติกเพื่อใช้เป็นแหล่งพลังงานสำรอง กระบวนการสังเคราะห์กรดไขมันที่อิ่มตัวและไม่อิ่มตัวแสดงดังภาพที่ 2 ซึ่ง β -hydroxy C10 จะเป็นสารตัวกลางในการสังเคราะห์เป็น cis-3 double bond หรือ trans-2 double bond โดยปราศจากการ reduction กรดไขมันพันธะคู่เหล่านี้จะเพิ่มความยาวต่อไป (elongation) จนได้เป็น C16:1 และ C18:1 ตามลำดับ แบคทีเรียไม่ชอบที่จะสังเคราะห์กรดไขมันที่ไม่อิ่มตัว แต่จะได้รับจากภายนอก Fulco (1983) พบว่า monounsaturated fatty acids ที่อยู่ในเชลล์จุลินทรีย์ 15-20% จะมาจากการสังเคราะห์ภายใต้สภาพไร้ออกซิเจน

ในส่วนของกรดไขมันที่มีกิ่งก้านของแบคทีเรียจะสังเคราะห์โดยการต่อสายของ iso- และ anteiso-branched chain precursors เช่น isobutyrate, isovalerate และ 2-methylbutyrate นอกจากนี้แบคทีเรียยังสามารถสังเคราะห์กรดไขมันสายยาวได้โดยใช้ acetate และ glucose และพบว่ากรดไขมันในอาหารอาจถูกแบคทีเรียหรือโปรตีซ์นำไปสังเคราะห์เป็นไขมันของตัวเอง เนื่องจากความจริงแล้วในสภาพไร้ออกซิเจนไม่เหมาะสมกับการเกิดกระบวนการ oxidation กรดไขมันสายยาว ในส่วนของโปรตีซ์และเชื้อรากพบว่าจะสังเคราะห์ไขมันของตัวเองโดยวิถี de novo เช่นเดียวกัน (Song, 2000)

2.5.9.2 กระบวนการสังเคราะห์กรดไขมันที่ไม่อิ่มตัวสายยาว

ถึงแม้ว่าแบคทีเรียในรูเมนจะสามารถสังเคราะห์ monounsaturated fatty acid สายยาวได้ด้วยวิถี de novo แต่กลับพบว่ามีการสังเคราะห์กรดไขมันไม่อิ่มตัวที่มีพันธะคู่มากกว่า 1 คู่ได้อย่างจำกัด ทั้งนี้เนื่องจากเอนไซม์ desaturase มีความจำเป็นต้องใช้ออกซิเจนอย่างไรก็ตามมีการพบ polyunsaturated fatty acids ในเชลล์แบคทีเรียบางชนิด ซึ่งกรดไขมันเหล่านี้ผู้วิจัยคาดว่าจะมาจากกระบวนการดูดซึมจากอาหาร สอดคล้องกับ Patton et al. (1970) พบว่าจุลินทรีย์ในรูเมนไม่มีการนำ acetate หรือ glucose ไปสังเคราะห์เป็นกรดไขมัน C18:1 หรือ C18:2



ภาพที่ 2.4 การสังเคราะห์กรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัว (unsaturated and monounsaturated fatty acids) ของจุลินทรีย์ที่ไม่ใช้ออกซิเจน

ที่มา: Song (2000) ตัดแปลงจาก Jenkins (1993)

2.5.9.3 กระบวนการสังเคราะห์ฟอสฟอเลปิด

Patton et al. (1970) พบว่าจุลินทรีย์ในรูเมนสามารถใช้ acetate และ glucose ผลิตเป็น phospholipids, phosphatidylcholine, phosphatidylethanolamine และกรด phosphatidic ได้โดยอาศัยกระบวนการ de novo synthesis ซึ่งพบว่าเกิดขึ้นในเซลล์โปรตอไซต์ โดยทั่วไปไม่พบในแบคทีเรีย สอดคล้องกับ Bucholtz and Bergen (1973) อ้างไรก์ตาม Kamio et al. (1981) พบว่าแบคทีเรีย *S. ruminantium* สามารถผลิต phospholipids ได้โดยใช้กรดไขมันสายสัมโนโดยเฉพาะอย่างยิ่ง butyrate และ Kamio et al. (1981) ยังกล่าวว่ามีการเกิดกระบวนการ α -oxidation ของกรดไขมันในระหว่างกระบวนการสังเคราะห์ phospholipids

ในส่วนของเมtabolismของไขมันในเนื้อยื่งของสัตว์เคี้ยวเอื้องจะคล้ายกับสัตว์ไม่เคี้ยวเอื้องกล่าวคือ กรดไขมันสายยาวจะถูกนำไปใช้ในการให้ผลผลิตเป็นส่วนใหญ่ ทั้งนี้เนื่องจากพลังงานต่าง ๆ ในสัตว์เคี้ยวเอื้องจะได้รับจากกลูโคสที่สังเคราะห์จากการดูดไขมันที่รับประทานได้เป็นส่วนใหญ่ ดังนั้ngrดไขมันสายยาวจึงถูกนำไปใช้เป็นแหล่งพลังงานอย่างมาก กรดไขมันสายยาวจะถูกนำไปสังเคราะห์เป็นไขมันเก็บไว้ในกล้ามเนื้อ หรือสังเคราะห์เป็นไขมันในน้ำนม ซึ่ง

ไขมันในน้ำนมนั้นมีล้วนประกอบเป็นกรดไขมัน (fatty acids) ซึ่งได้จากการสังเคราะห์ที่ในเนื้อเยื่อไขมันและอาหาร (เมรา 2533)

2.5.10 ผลของไลปิดต่อกระบวนการหมักในกระเพาะรูเมน

การเสริมไขมันลงในอาหารสัตว์เดียวเอื้อสามารถควบคุมกระบวนการหมักในกระเพาะรูเมน กล่าวคือลดความสามารถในการย่อยได้ของโภชนาะเหล่งพลังงานอื่น ๆ ที่ไม่ใช่ไขมัน Jenkins and Palmquist (1984) พบว่าการเพิ่มไขมัน 10% มีผลทำให้ความสามารถในการย่อยได้ของคาร์บอไฮเดรตที่เป็นโครงสร้างในกระเพาะรูเมนลดลงมากกว่า 50% ส่งผลให้การผลิตก๊าซเมธาน ไฮโดรเจน และกรดไขมันที่ระเหยได้ง่าย รวมทั้งสัดส่วนของกรดอะซิติกต่อกรดโพรพิโอนิกลดลง นอกจากนี้ยังส่งผลให้การขับออกของเยื่อไผ่ทางมูลเพิ่มขึ้นด้วย อย่างไรก็ตาม ผลของไขมันต่อความสามารถในการย่อยได้ของคาร์บอไฮเดรตที่ไม่ใช่โครงสร้างมีน้อยกว่าผลต่อการบีบไฮเดรตที่เป็นโครงสร้าง

นอกจากนี้ไขมันยังมีผลต่อเมtabolism ของโปรตีนในกระเพาะรูเมนอีกด้วย Ikwuegbu and Sutton (1982) พบว่าการฉีดน้ำมัน linseed ลงในกระเพาะรูเมนของแกะมีผลทำให้การย่อยได้ของโปรตีนลดลง ส่งผลให้ความเข้มข้นของแอมโมเนีย-ในโตรเจนในกระเพาะรูเมนลดลง และเพิ่มปริมาณในโตรเจนที่ไหลลงสู่ลำไส้เล็ก สอดคล้องกับ Jenkins and Fotouhi (1990) ซึ่งได้ทำการเสริมน้ำมันข้าวโพดและ lecithin ในแกะ นอกจากนี้ยังส่งผลให้จำนวนประชากรของโปรตีนและภูมุนเวียนของแบคทีเรีย-ในโตรเจนลดลง และทำให้อัตราการละลายของของแข็งในกระเพาะรูเมนเพิ่มขึ้น เป็นผลให้ประสิทธิภาพการสังเคราะห์จุลินทรีย์ โปรตีนในกระเพาะรูเมนเพิ่มขึ้น

2.5.11 คุณสมบัติของไลปิดและความเป็นอันตรายต่อกระบวนการหมัก

ปัจจุบันมีความสนใจที่จะนำไขมันมาใช้เป็นแหล่งพลังงานในสูตรอาหารสัตว์เดียว เอื้อ โดยมีการทดสอบผลกระทบของไขมันจากแหล่งต่าง ๆ ต่อกระบวนการหมักในกระเพาะรูเมน ซึ่งผลกระทบของไขมันที่แตกต่างกันต่อกระบวนการหมักนี้มีสาเหตุมาจากการแตกต่างทางโครงสร้างของไขมันจากแต่ละแหล่ง ความแตกต่างอย่างหนึ่งคือ ระดับของความไม่อิ่มตัวของกรดไขมัน ทั้งนี้เนื่องจากกรดไขมันที่ไม่อิ่มตัวมีผลผลกระทบต่อกระบวนการหมักมากกว่ากรดไขมันที่อิ่มตัว (Palmquist and Jenkins, 1980) นอกจากนี้กลุ่มคาร์บอชิลิอิสระ (free carboxyl group) ในกรดไขมันก็มีบทบาทมาก ทั้งนี้เนื่องจากพบว่าอนุพันธ์ของกรดไขมันได้แก่ เกลีอแคลเซียม แอลกอฮอล์ เอไมด์ และไตรกลีเซอไรด์ มีผลผลกระทบต่อกระบวนการหมักน้อยกว่ากรดไขมันอิสระ

การใช้ไขมันจากหลายแหล่งน่าจะสามารถปรับปรุงกระบวนการหมักเมื่อเปรียบเทียบ กับการใช้เพียงแหล่งเดียว ทั้งนี้เนื่องจากสามารถป้องกันการลดลงของสัดส่วนของกรดอะซิติกต่อกรดโพรพิโอนิก อย่างไรก็ตาม Wainman and Dewey (1987) พบว่ากรดไขมันอิ่มตัวและกรดไขมันไม่อิ่มตัวไม่มีลักษณะเสริมฤทธิ์ซึ่งกันและกันต่อประสิทธิภาพการเป็นแหล่งพลังงาน

นอกจากนี้จำนวนและชนิดของไขมันในอาหารแล้ว ควรมีคำแนะนำในการเปลี่ยนแปลงของความเข้มข้นของกรดไขมันไม่อิ่มตัว ทั้งนี้เนื่องจากกรดไขมันไม่อิ่มตัวมีความรุนแรงของผลกระทบมากกว่ากรดไขมันอื่น ๆ ซึ่งความเข้มข้นของกรดไขมันไม่อิ่มตัวในระดับใดจะมีผลต่อความเข้มข้นของไขมันไม่อิ่มตัวจะต่างกันตามที่กล่าวมาแล้ว แต่การฟอร์มตัวของเกลือแคลเซียม ก่อให้เกิดความเข้มข้นของกรดไขมันไม่อิ่มตัวจะต่างกันตามที่กล่าวมาแล้ว แต่การฟอร์มตัวของเกลือแคลเซียม ก่อให้เกิดความเข้มข้นลดลง โดยปกติอัตราการเกิดกระบวนการไฮโดรไลซิสเพียงพอสำหรับเปลี่ยนไตรกลีเซอไรต์เป็นกรดไขมันอิสระในระยะเวลาอันสั้น อย่างไรก็ตามพบว่าอัตราการเกิดกระบวนการไฮโดรไลซิสและการกระบวนการไฮโดรไลซิสจะเปลี่ยนแปลงตามอายุของอาหารที่มีอยู่ในตู้เย็น และขนาดของชิ้นอาหารในกระบวนการไฮโดรไลซิสเพียงพอสำหรับเปลี่ยนไตรกลีเซอไรต์เป็นกรดไขมันอิสระในระยะเวลาอันสั้น อย่างไรก็ตามพบว่าอัตราการเกิดกระบวนการไฮโดรไลซิสและการกระบวนการไฮโดรไลซิสจะเปลี่ยนแปลงตามความเข้มข้นของสารตั้งต้น อายุและชนิดของเชื้อจุลินทรีย์ และการมีปัจจัยร่วมที่จำเป็นในของเหลวจากกระบวนการไฮโดรไลซิส ส่วนอัตราการเกิดเกลือคาร์บอชีลจะขึ้นอยู่กับความสามารถในการละลายได้ของแคลเซียมและไขมัน ความเป็นกรด-ด่างในกระบวนการไฮโดรไลซิส กรดไขมันอิ่มตัว และความยาวของสายกรดไขมัน นอกจากนี้องค์ประกอบของอาหารพื้นฐานก็มีส่วนต่ออิทธิพลของไขมันต่อกระบวนการหมัก พบร้าไขมันจะมีอิทธิพลลดลงเมื่อมีอาหารที่มีไขมันต่อไปในระดับสูง (Jenkins, 1993; Song, 2000; Bauman et al., 2003)

2.5.12 กลไกการยับยั้งของไขมันต่อกระบวนการหมัก

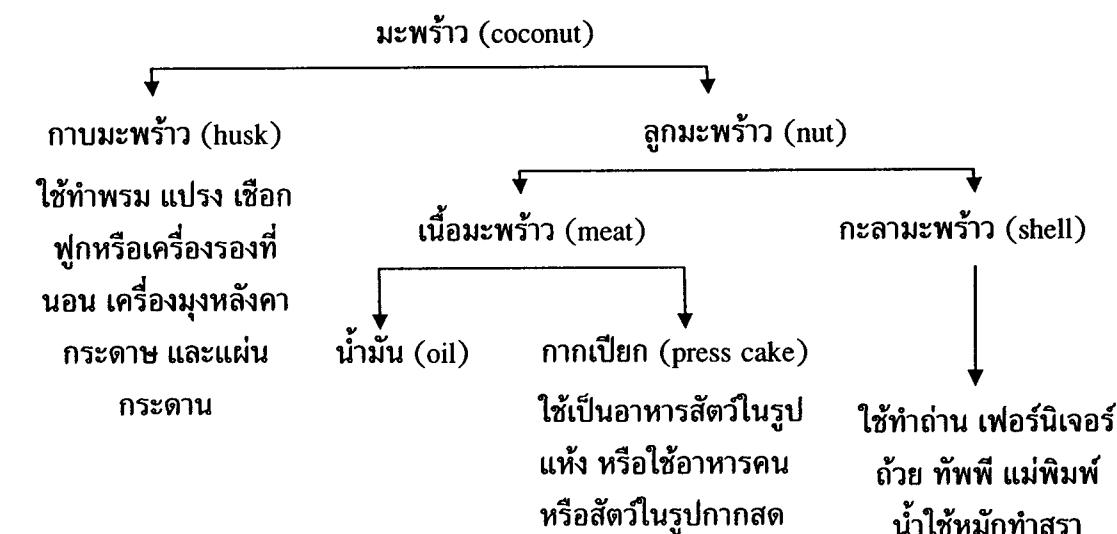
ได้มีการเสนอหลายกลไกเพื่ออธิบายผลของไขมันต่อกระบวนการหมัก ทฤษฎีการเคลือบ (coating) และการเป็นสารต้านจุลินทรีย์โดยตรงของไขมันได้รับความสนใจมากที่สุด นอกจากนี้ยังมีทฤษฎีการเปลี่ยนแปลงประชากรจุลินทรีย์ที่อยู่อาศัยเซลลูโลสและการลดแคลเซียมที่ใช้ประโยชน์ได้สำหรับจุลินทรีย์ (Jenkins, 1993)

Henderson (1973) ได้ทำการเติมกรดไขมันลงในอาหารเลี้ยงเชื้อของแบคทีเรียจากกระบวนการหมักพบว่าการเจริญเติบโตและเมtabolism ของแบคทีเรียถูกยับยั้ง แสดงให้เห็นว่ากรดไขมันมีคุณสมบัติเป็นสารต้านจุลินทรีย์ นอกจากนี้ Harfoot et al. (1974) พบว่าแบคทีเรียที่เจริญบนอาหารเลี้ยงเชื้อบริสุทธิ์จะดูดซึมกรดไขมันที่เติมลงไป 90% จนกระทั่งเมื่อเติมชิ้นอาหารลงไปพบว่ามากกว่า 60% ของกรดไขมันจะถูกดูดซึมไป จึงสามารถสรุปได้ว่ากรดไขมันจะลดลงเมื่อเติมชิ้นอาหารลง โดยชั้นของไขมันที่เคลือบบนชิ้นอาหารจะยับยั้งการย่อยของเซลลูโลส กล่าวคือการเคลือบจะยับยั้งการเข้าจับชิ้นอาหารของจุลินทรีย์และเอนไซม์จากจุลินทรีย์ ซึ่งการเข้าจับชิ้นอาหารของจุลินทรีย์นี้จำเป็นมากต่อการย่อยสลายเซลลูโลส สอดคล้องกับ Immig et al. (1991) พบว่ากรดไขมันอิสระมีผลทำให้การเข้าจับ carboxymethyl cellulose ของเอนไซม์ cellulases ลดลง มีผลทำให้กิจกรรมของเอนไซม์ cellulases ลดลง

การมีฤทธิ์ต้านจุลทรรศ์ของกรดไขมันในกระเพาะอาหารน่าจะมีลักษณะเช่นเดียวกับการเป็นพิษต่อเซลล์ยูคาริโอต กล่าวคือมีผลต่อหน้าที่ของเยื่อหุ้มเซลล์ เช่นมีผลต่อกลไก oxidative phosphorylation กรดไขมันไม่อิ่มตัวจะเข้าจับกรดชั้น lipid bilayers ในเยื่อหุ้มเซลล์ เนื่องเป็นพาก hydrophobic และ amphiphilic มีผลทำให้หน้าที่ทางชีววิทยาของเยื่อหุ้มเซลล์เปลี่ยนไปอย่างประการ (Palmquist and Jenkins, 1980)

2.6 น้ำมันมะพร้าว

น้ำมันมะพร้าวเป็นน้ำมันพืชที่เป็นแหล่งของกรดไขมันอิ่มตัวสายยาวปานกลาง โดยมีส่วนประกอบของกรดไขมัน lauric acid (C12:0) 48.83% และ myristic (C14:0) 19.97% ส่วนกรดไขมันไม่อิ่มตัวคือ oleic acid และ linoleic acid มีเพียง 6% และ 2% ตามลำดับ (Dohme et al., 1999) อย่างไรก็ตามองค์ประกอบของกรดไขมันเหล่านี้อาจผันแปรได้ตามคุณภาพของน้ำมันมะพร้าว เช่น น้ำมันมะพร้าวดิบ น้ำมันมะพร้าวสกัดทำให้บริสุทธิ์ น้ำมันมะพร้าวผ่านกรรมวิธี และน้ำมันมะพร้าวเติมไฮโดรเจน เป็นต้น ซึ่งปกติน้ำมันมะพร้าวจะใช้ในการประกอบอาหารสำหรับมนุษย์ โดยมีราคาอยู่ที่ประมาณ 28-32 บาท/ลิตร ในกระบวนการผลิตเนื้อมะพร้าวสามารถให้ผลผลิตน้ำมันอยู่ในช่วง 55-62 เปอร์เซ็นต์ กระบวนการแปรรูปมะพร้าวแสดงดังภาพที่ 2.5



ภาพที่ 2.5 กระบวนการแปรรูปมะพร้าว

ประเทศไทยถือเป็นประเทศที่ผลิตและส่งออกน้ำมันมะพร้าวรายใหญ่ของโลก โดยในปี พ.ศ. 2548 เกษตรกรมีรายได้จากการอาชีพปลูกมะพร้าวเกือบ 6 พันล้านบาท (ตารางที่ 2.6) และในปี พ.ศ. 2546 ประเทศไทยมีมูลค่าการส่งออกน้ำมันมะพร้าวกว่า 43 ล้านบาท (ตารางที่ 2.7) อย่างไรก็ตามกีมีการนำเข้าจากประเทศไทยเพื่อนบ้านบังกลาเทศ (2549) สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร

ตารางที่ 2.6 มะพร้าว: เนื้อที่ให้ผล ผลผลิต ผลผลิตต่อไร่ ราคาและมูลค่าของผลผลิตตามราคาที่เกษตรกรขายได้ ปี พ.ศ. 2539-2548

ปี	เนื้อที่เพาะปลูก (พันไร่)	ผลผลิต (พันตัน)	ผลผลิตต่อไร่ (กิโลกรัม)	ราคากลางที่เกษตรกร ขายได้ (บาท/ตัน)	มูลค่าของผลผลิตตามราคา ที่เกษตรกรขายได้ (ล้านบาท)
2539	2,021	2,291	1,134	3,368	7,715
2540	1,981	2,064	1,042	2,592	5,351
2541	1,961	2,005	1,023	4,152	8,325
2542	1,965	2,110	1,074	5,640	11,900
2543	2,034	1,400	688	2,008	2,810
2544	2,037	1,396	685	1,984	2,770
2545	1,711	1,877	1,097	2,608	4,896
2546	1,627	1,957	1,202	2,696	5,276
2547	1,590	1,848	1,162	3,456	6,386
2548	1,471	1,674	1,138	3,512	5,879

ที่มา: สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร (2549)

ตารางที่ 2.7 ปริมาณและมูลค่าน้ำมันมะพร้าวน้ำเข้า-ส่งออก พ.ศ. 2545-2546

รายการสินค้า	2545		2546	
	ปริมาณ (ตัน)	มูลค่า (พันบาท)	ปริมาณ (ตัน)	มูลค่า (พันบาท)
น้ำมันมะพร้าวน้ำเข้า	78	7,225	90	3,733
ดิบ, สกัด ทำให้บริสุทธิ์	5	706	13	1,243
ผ่านกรรมวิธี	67	5,517	77	2,490
เติมไฮโดรเจน	6	1,002	-	-
น้ำมันมะพร้าวส่งออก	4,583	51,202	3,647	43,280
ดิบ, สกัด ทำให้บริสุทธิ์	811	9,926	193	2,264
ผ่านกรรมวิธี	180	3,574	1,011	14,738
เติมไฮโดรเจน	3,592	37,702	2,443	26,278

ที่มา: สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร (2548)

2.7 น้ำมันเมล็ดทานตะวัน

น้ำมันเมล็ดทานตะวันเป็นน้ำมันพืชที่มีองค์ประกอบของกรดไขมันไม่อิ่มตัวสูง โดยมีองค์ประกอบของกรดไขมันคือ C16:0 7.60%, C16:1 0.10%, C18:0, 3.78%, C18:1 21.13%, C18:2 66.22%, C18:3 0.29%, C20:0 0.21%, C20:1 0.15% และ C22:0 0.52% ปกติน้ำมันเมล็ดทานตะวันจะใช้สำหรับประกอบอาหารสำหรับมนุษย์ โดยมีราคาประมาณ

40-45 บาท/ลิตร เมล็ดทานตะวันให้ผลผลิตน้ำมันประมาณ 20-30 เปอร์เซ็นต์ อย่างไรก็ตาม ภาคเมล็ดทานตะวันสามารถใช้เป็นแหล่งโปรตีนในอาหารสัตว์ได้เป็นอย่างดี

ประเทศไทยจัดเป็นประเทศที่ผลิตเมล็ดทานตะวันอันดับที่ 32 ของโลก โดยอันดับที่ 1 และ 2 คือ รัสเซีย และยูเครนตามลำดับ (ตารางที่ 2.8, ข้อมูลปี พ.ศ. 2549) ทั้งนี้เนื่องจากในประเทศไทยยังมีการเพาะปลูกน้อย ด้วยเหตุนี้ทำให้ต้องนำเข้าน้ำมันเมล็ดทานตะวันจากต่างประเทศเพื่อให้เพียงพอต่อความต้องการ โดยในปี พ.ศ. 2548 ประเทศไทยนำเข้าน้ำมันเมล็ดทานตะวันเป็นมูลค่ามากกว่า 600 ล้านบาท (ตารางที่ 2.10) ซึ่งใกล้เคียงมูลค่าการผลิตเมล็ดทานตะวันในประเทศไทยปี พ.ศ. 2548 ซึ่งมีมูลค่าประมาณ 500 ล้านบาทเช่นเดียวกัน (ตารางที่ 2.9)

ตารางที่ 2.8 ทานตะวัน: เนื้อที่เก็บเกี่ยว ผลผลิต และผลผลิตต่อไร่ ของประเทศผู้ผลิตที่สำคัญ ปี พ.ศ. 2546-2548

ประเทศ	เนื้อที่เก็บเกี่ยว (พันไร่)			ผลผลิต (พันตัน)			ผลผลิตต่อไร่ (กิโลกรัม)		
	2546	2547	2548	2546	2547	2548	2546	2547	2548
รวมทั่วโลก	146,518	133,627	145,819	27,717	26,382	30,597	189	197	210
รัสเซีย	30,518	29,430	33,250	4,871	4,801	6,280	160	163	189
ยูเครน	23,813	21,419	22,925	4,254	3,050	4,400	179	142	192
อาร์เจนตินา	14,525	11,388	11,850	3,714	3,100	3,652	256	272	308
จีน	7,331	6,125	6,781	1,743	1,750	1,850	238	286	273
อินเดีย	12,625	13,125	18,750	1,086	1,300	1,850	86	99	99
สหรัฐอเมริกา	5,557	4,328	6,528	1,209	930	1,756	218	215	269
ฝรั่งเศส	4,337	3,847	4,025	1,505	1,467	1,450	347	381	360
สหราชอาณาจักร	3,195	2,994	3,262	992	1,198	1,270	310	400	389
โรมาเนีย	7,208	6,083	5,938	1,506	1,558	1,257	209	256	212
ตุรกี	3,406	3,438	3,000	88	900	950	235	262	317
ไทย ¹	286	161	133	32	49	51	113	305	385
อื่นๆ	33,717	31,290	29,377	6,005	6,280	5,832	178	201	199

¹ สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร ประเทศไทยลำดับที่ 33 ของโลก

ที่มา: สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร (2549)

ตารางที่ 2.9 ทานตะวัน: เนื้อที่ ผลผลิต และผลผลิตต่อไร่ ราคา และมูลค่าของผลผลิตตามราคาที่เกษตรกรขายได้ ปี พ.ศ. 2543-2548

ปี	เนื้อที่ เพาะปลูก (พันไร่)	เนื้อที่ เก็บเกี่ยว (พันไร่)	ผลผลิต (พันตัน)	ผลผลิตต่อไร่ (กิโลกรัม)	ราคาที่เกษตรกร ขายได้ (บาท/กิโลกรัม)	มูลค่าของผลผลิต ตามราคาที่ เกษตรกรขายได้ (ล้านบาท)
2543	444	428	51	118	6.37	322
2544	232	229	32	142	9.57	310
2545	254	237	29	123	10.60	306
2546	291	286	32	113	9.89	320
2547	321	299	49	164	10.28	505
2548	321	133	51	385	11.79	602

ที่มา: สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร (2549)

ตารางที่ 2.10 ปริมาณและมูลค่าการนำเข้า/นำออกตามเดือน

เดือน	2544		2545		2546		2547		2548	
	ปริมาณ	มูลค่า								
ม.ค.	41	1.2	1,046	31.8	1,285	43.8	476	14.5	484	16.4
ก.พ.	940	28.1	965	32.4	841	27.6	382	12.1	270	9.64
มี.ค.	1,177	36.3	1,259	41.6	764	25.8	650	21.1	4,220	124.8
เม.ย.	701	23.9	797	26.6	1,253	41.1	611	20.9	668	22.1
พ.ค.	603	18.8	725	23.4	694	23.5	722	24.0	3,397	101.5
มิ.ย.	3,137	69.1	992	31.6	569	19.6	548	21.7	1,473	50.7
ก.ค.	672	18.7	836	26.0	1,173	37.0	1,004	35.2	1,185	42.4
ส.ค.	727	20.1	782	24.0	653	22.7	1,026	35.2	1,191	44.0
ก.ย.	600	17.2	2,342	61.3	798	27.0	683	23.0	3,296	106.5
ต.ค.	507	14.9	2,687	85.7	4,229	101.5	283	11.9	300	10.5
พ.ย.	1,193	36.0	637	21.6	1,010	28.6	598	20.9	1,008	360.0
ธ.ค.	1,106	33.7	622	21.2	1,088	30.6	380	13.7	1,228	42.9
รวม	11,404	318.1	13,690	427.0	14,357	428.8	7,363	254.2	18,720	607.6

หมายเหตุ: ปริมาณ (ตัน), มูลค่า (ล้านบาท)

ที่มา: สำนักงานเศรษฐกิจการเกษตร (2549)

2.8 ฟางข้าว

ฟางข้าวนับเป็นวัตถุดินอาหารสัตว์ที่เป็นผลผลอยได้ทางการเกษตรที่ใช้มากในประเทศไทย โดยเฉพาะอย่างยิ่งในภาคตะวันออกเฉียงเหนือ อย่างไรก็ตามการย่อยได้ของฟางข้าวค่อนข้างต่ำ คือประมาณ 45.6% (Wanapat et al., 1995) อย่างไรก็ตามการหมักฟางข้าวด้วยยูเรีย 5% สามารถเพิ่มคุณภาพของฟางข้าวได้ โดยพบว่าสามารถเพิ่มโปรตีนทายาจาก 2% เป็น 8% เพิ่มการกินได้ เพิ่มการย่อยได้ ปรับปรุงการย่อยได้ของ NDF เพิ่มผลผลิตจากการหมัก ลด retention time และเพิ่มสมรรถภาพการผลิตในที่สุด (Wanapat, 1983, 1999; Wanapat et al., 1985, 1986, Wanapat and Wachirapakorn, 1990; Hart and Wanapat, 1992) และที่สำคัญที่สุดคือ ความเป็นกรด-ด่างของโคลีดีรับฟางข้าวหรือฟางข้าวหมักยูเรียคือ 6.4–7.0 และยังสามารถเพิ่มความเข้มข้นของเอมโมเนียในโตรเจน ($\text{NH}_3\text{-N}$) (Ngarmsang, et al., 2000) ซึ่งผลดังกล่าว เป็นผลดีต่อจุลทรรศน์โดยเฉพาะอย่างยิ่งแบคทีเรียในกลุ่ม cellulolytic bacteria อย่างไรก็ตามฟางข้าวจัดเป็นอาหารทายาบคุณภาพต่ำ ซึ่งอาจส่งผลให้มีการผลิตก๊าซเมธานมากกว่าอาหารทายาที่มีคุณภาพสูง

ดังนั้นการศึกษานี้จึงครอบแนวคิดคือ การนำใช้น้ำมันมะพร้าวในอาหารสัตว์เคี้ยวเอื้องเพื่อลดประชากปรอตอชัวในกระเพาะรูเมน ทั้งนี้เพื่อลดการผลิตก๊าซเมธานจากแบคทีเรียที่อาศัยอยู่ร่วมกับปรอตอชัว ส่วนการนำใช้น้ำมันเมล็ดทานตะวันมีวัตถุประสงค์เพื่อลดการผลิตก๊าซเมธาน เช่นเดียวกัน นอกจากนี้ยังเพื่อเพิ่มการผลิตกรดไขมันคอนจูเกต-ลิโนเลอิค (CLA) ในสัตว์เคี้ยวเอื้องอีกด้วย โดยหวังว่าการนำใช้น้ำมันเหล่านี้จะไม่ส่งผลกระทบต่อกระบวนการหมัก โดยเฉพาะอย่างยิ่งความสามารถในการย่อยได้ของโภชนาะและประชากรของแบคทีเรียที่เป็นประโยชน์ โดยทำการศึกษาในสัตว์ที่ได้รับฟางข้าวหมักยูเรีย 5% เป็นอาหารทายา