

บทที่ 2

การตรวจเอกสาร

1. หญ้ารุขี

หญ้ารุขีเป็นหญ้าที่มีอายุหลายปี ขอบจากครัวเรือนชั้น และสามารถขึ้นได้ในดินแบบทุกชนิด ที่มีการระบายน้ำได้ดี อีกทั้งยังสามารถปลูกได้ในเขตต้อนรุ่นซึ่งมีฝนตกอย่างน้อย 1,000 มิลลิเมตรต่อปี หญ้ารุขีมีความน่ากินและให้ผลผลิตสูง ทนทานต่อการเยียบ踩ได้ดี เมล็ดมีความคงทนทำให้ 适合การจัดเรื้อร ประหดั้ดแรงงาน และค่าใช้จ่ายในการปลูก รวมทั้งการขยายพันธุ์และการปรับปรุงทุ่ง หญ้า (ชาญชัย, 2523) ในด้านการให้ผลผลิตนั้น จริรัตน์ และคณะ (2528) ได้รายงานว่าหญ้ารุขีมี ผลผลิตน้ำหนักแห้ง 2,584 กิโลกรัมต่อไร่ แต่เมื่อใส่ปุ๋ยสูตรผสม 12-24-12 ในอัตรา 25 กิโลกรัมต่อไร่ ผลผลิตจะเพิ่มมากขึ้นกว่าที่ไม่ได้ใส่ปุ๋ย 70 เปอร์เซ็นต์ แต่อย่างไรก็ตามหญ้ารุขีมีปัญหา เช่นเดียวก กับหญ้าเขตร้อนหลายชนิด คือออกดอกไม้พร้อมกัน การสูกแกล้วของเมล็ดก็แตกต่างกัน นอกจากนี้ ยังมีปัญหาเรื่องการร่วงหล่นของเมล็ดเมื่อแก่จัดด้วย (ชายแสง และคณะ, 2528)

จากการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของหญ้ารุขีในรายงานต่าง ๆ ดังแสดงในตาราง 2.1 พบ ว่ามีค่าต่างกันแล้วแต่อายุการตัด ดังจะเห็นได้จากรายงานของนายแสง และคณะ (2528; 2530) ที่พบ ว่า เมื่อหญ้ารุขีมีอายุมากขึ้นจะมีโปรตีน และไขมันลดลง สำหรับค่าของเก้าก็มีแนวโน้มลดลงเช่นกัน แต่มีเพิ่มขึ้นทั้งในรูปของผังเซลล์ (NDF) ลิกโนเซลลูลอส (ADF) และลิกนิน (ADL)

ชายแสง และคณะ (2528) พบร่วมกับการตัดหญ้ารุขีที่อายุ 60, 90 และ 120 วัน ให้ผลผลิตน้ำ หนักแห้งเท่ากับ 984, 1515 และ 2008 กิโลกรัมต่อไร่ตามลำดับ สำหรับการย่อยได้ของหญ้ารุขี เทียบกับหญ้าชนิดอื่นแสดงไว้ในตาราง 2.2 พบร่วมกับความแปรปรวนเช่นเดียวกัน ทั้งนี้แล้วแต่อายุ ของพืช ซึ่งจากข้อมูลของชาญชัย และคณะ (2529) แสดงให้เห็นว่าเมื่อหญ้ารุขีมีอายุมากขึ้นจะมี การย่อยได้ช่องวัตถุแห้งลดลง

Arroyo-Aguilera et al. (1973 จัดอิงโดย ชูศักดิ์, 2533) ได้ศึกษาการย่อยได้ของหญ้ารุขี หญ้าแหงโกล่า และหญ้าสตาร์ในโคลพันธุ์ไฮโลสไตน์พรีเซียนเปรียบเทียบกับ พบร่วมกับการย่อยได้ของ วัตถุแห้ง เยื่อใย และคาร์บอไฮเดรตที่ละลายน้ำของหญ้ารุขีสูงกว่าหญ้าแหงโกล่าและหญ้าสตาร์ ตามลำดับ ในขณะที่การย่อยได้ของโปรตีนในหญ้ารุขีใกล้เคียงกับหญ้าสตาร์ และสูงกว่าหญ้าแหง โกล่าดังตาราง 2.2 ซึ่งแสดงค่าต่อไปนี้ ค่าพัฒนาการของหญ้ารุขีโดยวิธี gas production ของ นกุมล (2541) ที่พบว่าพัฒนาการแบบไฮดรัสของหญ้ารุขีสูงกว่าหญ้ากินี เนเปียร์ สตาร์ จันบี และหญ้าขัน

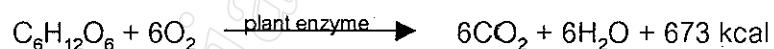
คือ 9.0, 8.56, 7.98, 7.12, 6.89 และ 6.74 MJ / kgDM ตามลำดับ ดังนั้นจึงนับได้ว่าหูน้ำรูชีเป็นหูน้ำที่มีศักยภาพสูงทั้งคุณค่า และผลผลิต อย่างไรก็ตีความแตกต่างขององค์ประกอบทางเคมี และพลังงานระหว่างหูน้ำแต่ละชนิดในการทดลองที่กล่าวข้างต้น อาจมีสาเหตุเนื่องมาจากการนิดของหูน้ำเพียงอย่างเดียว แต่อาจเนื่องมาจากปัจจัยอื่น เช่นสภาพการเพาะปลูก ฤดูกาล และโดยเนพาะอย่างยิ่งอายุของหูน้ำ ดังจะเห็นได้จากข้อมูลของชาญชัย (2529) ที่พบร่วมกับหูน้ำรูชีมีอายุมากขึ้นจะมีการย่อยได้ดีของวัตถุแห้งน้อยลง

2. พืชหมัก

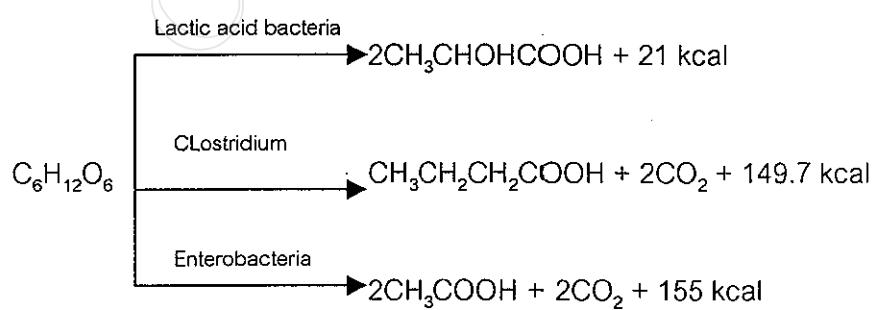
2.1 กระบวนการหมัก

ภายหลังจากการตัดพืชเพื่อนำมาหมัก จะมีกระบวนการเปลี่ยนแปลงทางชีวเคมีเกิดขึ้น หลายประการ เริ่มด้วยการหายใจแบบใช้ออกซิเจน โดยในระยะนี้หัวตั้งพืชและฉลินทรีย์ที่ใช้ออกซิเจน จะนำคาร์บอโนไดออกไซด์ (plant sugar) มาเปลี่ยนเป็นคาร์บอนไดออกไซด์ น้ำ และความร้อน กระบวนการนี้จะดำเนินต่อไปจนกระทั่งไม่มีออกซิเจนหลงเหลืออยู่ หรือคาร์บอโนไดออกไซด์ที่ละลายน้ำได้ (water soluble carbohydrate, WSC) ถูกใช้จนหมด เมื่อภายในหมักมีสภาพให้ออกซิเจนแบคทีเรียพากไม่ใช้ออกซิเจน (anaerobic bacteria) เช่น lactic acid bacteria, clostridium และ enterobacterium เป็นต้น จะทยอยเพิ่มจำนวนมากขึ้น และเปลี่ยนคาร์บอโนไดออกไซด์ที่ละลายน้ำได้เป็นผลิตผลต่างๆ เช่น lactic acid, butyric acid และ acetic acid เป็นต้น ดังสมการ

1. กระบวนการหายใจโดยใช้ออกซิเจน



2. กระบวนการหายใจแบบไม่ใช้ออกซิเจน (fermentation)



ตาราง 2.1 บ่งคับรักษาระบบทากาโน่(ร้อยละของวัตถุแห่ง) ของหมูกรอบท่ออย่างกัน

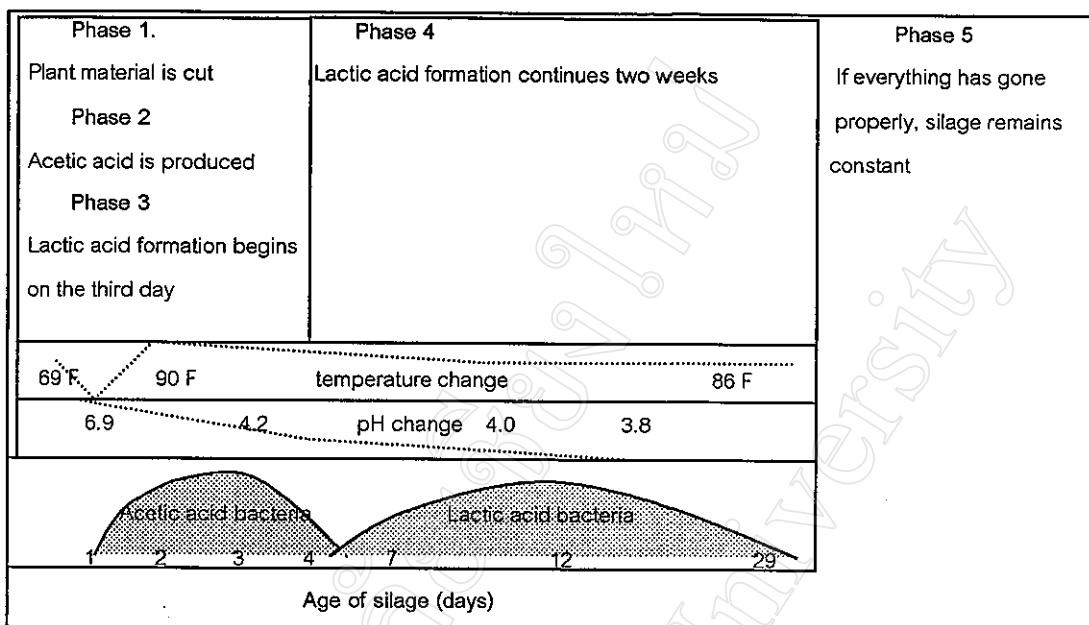
	โปรดีน	ไขมัน	เต้า	ไขมัน	NFE	NDF	ADF	ADL	ที่มา
หมูรุกซ์	9.00	32.90	-	-	45.30	-	-	-	Arroyo-Aguilu และคณะ (1973)
หมูรุกซ์ อายุ 45 วัน	10.83	23.13	5.36	2.44	49.45	-	-	-	กรมปศุสัตว์ (2529)
หมูรุกซ์ อายุ 60 วัน	11.62	28.76	10.10	3.61	45.92	56.67	37.69	3.85	ชาญแสง (2530)
หมูรุกซ์ อายุ 90 วัน	7.24	34.15	7.09	2.59	48.93	67.79	41.69	5.61	ชาญแสง (2530)
หมูรุกซ์ อายุ 120 วัน	4.75	36.57	8.12	1.54	49.02	-	-	-	ชาญแสง (2528)
หมูรุกซ์ อายุ 181 วัน	3.24	37.85	7.14	1.32	50.45	-	-	-	ชาญแสง (2528)
	2.46	36.70	4.77	1.40	54.68	72.68	45.21	7.44	ชาญแสง (2530)

ที่มา: ชาญแสง และคณะ (2530)

ตาราง 2.2 การแยกไนโตรเจนของหมูกรอบ หน้า肉体และหน้าตา (%)

	รัตภัย	โปรดีน	ไขมัน	โปรตีน	ไขมัน	โปรตีน	ไขมัน	คาร์โบไฮเดรต	ที่มา
หมูรุกซ์ อายุ 50 วัน	55.7	-	-	-	-	-	-	-	ชาญแสง (2529)
หมูรุกซ์ อายุ 70 วัน	52.8	-	-	-	-	-	-	-	ชาญแสง (2529)
หมูรุกซ์ อายุ 54-60 วัน	62.5	69.0	72.7	58.5	66.1	Arroyo-Aguilu และคณะ (1973)			
หมูแพะกล้า	59.5	62.4	71.6	59.1	62.5	Arroyo-Aguilu และคณะ (1973)			
หมูสามตัวรัก	56.8	68.9	66.3	64.1	59.8	Arroyo-Aguilu และคณะ (1973)			

ที่มา : ฤทธิ์ (2533)



ภาพ 2.1 การเปลี่ยนแปลงระหว่างการหมักฟีซ (Ishler et al., 1991)

2.2 การเปลี่ยนแปลงในระหว่างการหมัก

บุญเสริม (2539) ได้ให้คำอธิบายกระบวนการเปลี่ยนแปลงที่เกิดขึ้นในระหว่างการหมักไว้ 5 ระยะ (ดังภาพ 2.1) กล่าวคือ

ระยะที่ 1 เป็นระยะที่พืชถูกนำมาใส่ในหลุมหมัก เชลล์ของพืชยังคงมีการหายใจอยู่ ออกซิเจนที่มีอยู่ในหลุมจะถูกนำมาใช้ในการหายใจ และน้ำตาลจะถูกออกซิได้เป็นคาร์บอนไดออกไซด์ น้ำและความร้อน

ระยะที่ 2 การหายใจของเชลล์พืชยังคงมีบ้าง และหยุดลงในเวลาต่อมา จุลินทรีย์ที่ติดมากับพืชจะเป็นตัวการสำคัญในการหมักโดยเฉพาะจุลินทรีย์ที่มีมากจำนวน enterobacteria หรือที่เรียกว่า acetic acid bacteria ตั้นนี้ผลพลอยได้ในระยะนี้คือ gradation ที่สูงที่สุด การเจริญเติบโตจะยิ่งมากขึ้น แต่เมื่อเวลาหมักนานขึ้น สภาพความเป็นกรดสูงขึ้น จุลินทรีย์เหล่านี้จะลดจำนวนลง

ระยะที่ 3 เมื่อหลุมหมักมีสภาพอันอากาศ จุลินทรีย์พวก lactic acid bacteria จะมีศักยภาพสูงในการเจริญเติบโต และผลิตกรดแคลคติกสูงขึ้น เพิ่มสภาพความเป็นกรดมากขึ้น เมื่อค่า pH ลดลงถึง 3.8-4.2 แบคทีเรียที่อยู่ในสภาพอันอากาศจะถูกยับยั้ง กระบวนการกรดออกไซด์ในสภาวะเช่นนี้ จะสามารถเก็บพืชหมักไว้ได้นาน

ระยะที่ 4 จะเป็นช่วงที่บอกได้ว่าการทำพืชหมักประสบความสำเร็จหรือไม่ เพราะหลังจาก

หมักผ่านไป 3-5 วัน การผลิตกรดแลคติกจะค่อย ๆ เพิ่มขึ้น หากสภาพการหมักเป็นปอย่างเหมาะสมจะเกิดการหมักขึ้นอย่างสมบูรณ์ในเวลาประมาณ 15-20 วัน

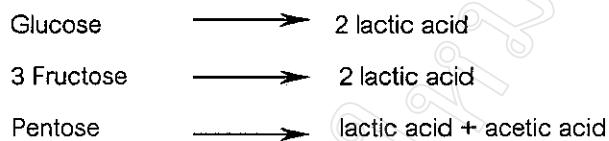
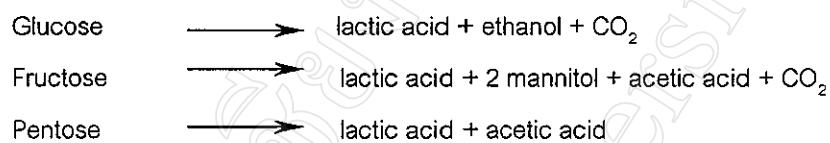
ระยะที่ 5 เมื่อจุลินทรีย์หยุดกิจกรรม พืชหมักจะคงสภาพไม่มีการเปลี่ยนแปลงสามารถเก็บได้นานหลายปีในสภาพอับอากาศ แต่ถ้าสภาพการหมักไม่เหมาะสม กิจกรรมของจุลินทรีย์ไม่ถูกยับยั้ง จุลินทรีย์จะใช้ไนโตรเจนในพืชหมักต่อไป ทำให้คุณค่าทางอาหารลดลงและเปลี่ยนแปลงเน่าเสียได้

ดังนั้นการด่าง ๆ ที่เกิดขึ้นโดยจุลินทรีย์ที่ไม่ใช้ออกซิเจนนี้จึงเป็นส่วนสำคัญในการควบคุมความเป็นกรด-ด่างให้ลดต่ำลงจนสามารถอนุมพืชไว้ได้ แต่อย่างไรก็ตามการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ในกลุ่ม *enterobacteria* และ *clostridium* เป็นสิ่งที่ไม่ต้องการ เนื่องจากมีการสูญเสียพลังงานมาก ซึ่งสอดคล้องกับรายงานของ McDonald *et al.* (1991) ที่ได้สรุปว่าจุลินทรีย์ในกลุ่ม lactic acid bacteria จะทำให้เกิดการสูญเสียร้อยละ 2.3 นอกจากนี้ *clostridium* ยังสามารถทำให้โปรตีนในพืชหมักเกิดการย่อยสลายโดยอาศัยกระบวนการ proteolysis ทำให้โปรตีนในอาหารลดลง หรือสร้างผลิตภัณฑ์ที่มีผลต่อการยับยั้งการกินอาหาร เช่น histamine เป็นต้น (ภาพ 2.2)

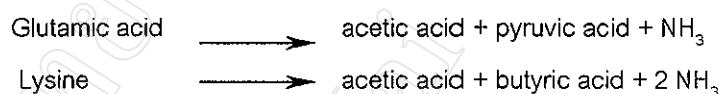
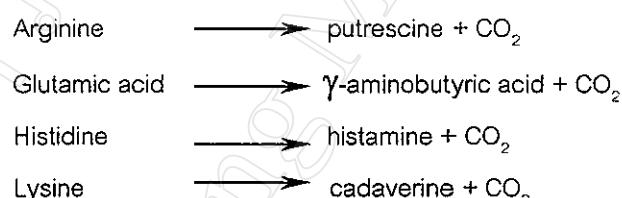
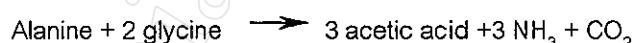
ตาราง 2.3 การสูญเสียร้อยละ 2.3 ของพลังงานในกระบวนการหมักพืช (McDonald *et al.*, 1991)

	Loss (%)	
	DM	Energy
A. Lactic acid bacteria		
Homofermentative		
1glucose (or fructose) + 2ADP + 2Pi \longrightarrow 2lactate + 2ATP + 2H ₂ O	0	0.7
2citrate + ADP + Pi \longrightarrow lactate + 3acetate + 3CO ₂ + ATP	29.7	1.5
malate \longrightarrow lactate + CO ₂	32.8	1.8
Heterofermentative		
1glucose + ADP + Pi \longrightarrow lactate + ethanol + CO ₂ + ATP + H ₂ O	24.0	1.7
3fructose +2ADP +2Pi \longrightarrow lactate +acetate +2mannitol +CO ₂ +2ATP +H ₂ O	4.8	1.0
B. Clostridium		
2lactate + ADP +Pi \longrightarrow butyrate + 2CO ₂ + 2H ₂ + ATP + H ₂ O	51.1	18.4
C. Enterobacteria		
1glucose + 3ADP + 3Pi \longrightarrow acetate +ethanol +2CO ₂ + 2H ₂ +3ATP +2H ₂ O	41.1	16.6
D. Yeasts		
1glucose + 2ADP + 2Pi \longrightarrow 2ethanol + 2CO ₂ + 2ATP + 2H ₂ O	48.9	0.2

(A) Lactic acid bacteria

Homofermentative :*Heterofermentative :*

(B) Clostridia

Saccharolytic :*Proteolytic :**Deamination**Decarboxylation**Oxidative/reduction*

(C) Enterobacteria



ภาพ 2.2 ปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นในระหว่างการหมักพืช (McDonald et al., 1991)

ด้วยเหตุนี้การผลิตพืชหมักเพื่อที่จะถอนออกทั้งพลังงาน และโปรตีนไว้ให้มาก จำเป็นจะต้องเร่งการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ในสูม lactic acid bacteria ให้สามารถผลิตกรดแลคติกออกมาเป็นจำนวนมากเพื่อให้สภาพความเป็นกรด-ด่างถึงจุดที่ยับยั้งจุลินทรีย์กลุ่มนี้อย่างรวดเร็ว ดังนั้นการจัดสภาพแวดล้อมให้เหมาะสมต่อการเพิ่มจำนวนของจุลินทรีย์กลุ่มนี้จึงเป็นสิ่งจำเป็น

2.3 ปัจจัยที่มีผลต่อคุณภาพของพืชหมัก

2.3.1. ปริมาณออกซิเจน

ก้าชอกาชิเจนเป็นสิ่งที่ไม่ต้องการในระหว่างการหมัก การที่มีอากาศเหลืออยู่ในหลุม หรือปิดหลุมหมักไม่ดีพอ จะทำให้กระบวนการหายใจของเซลล์พืชยังคงดำเนินต่อไปโดยพึ่งจะใช้คาร์บอไนเตตที่ละลายนำ้ได้เป็นแหล่งพลังงาน ทำให้เหลือคาร์บอไนเตตที่ละลายนำ้ได้ลดลง การผลิตกรดแอลกอติกจะเกิดขึ้นน้อย ในขณะที่จุลินทรีย์ที่ไม่ต้องการสามารถเจริญเติบโตได้กว่า เพราะจุลินทรีย์ที่ผลิตกรดแอลกอติกไม่สามารถแยกอาหารที่มีอยู่น้อยได้ทันจุลินทรีย์กลุ่มอื่น ทำให้ไม่สามารถผลิตกรดแอลกอติกจนถึงจุดที่ยับยั้งจุลินทรีย์ที่ไม่ต้องการได้ ในสภาวะเช่นนี้ ปีสต์ เชื้อรา และแบคทีเรียที่ไม่ต้องการจะสามารถพัฒนาตัวเองได้อย่างรวดเร็ว นำไปสู่การผลิตพืชหมักคุณภาพต่ำในการทำพืชหมักถ้ามีอากาศติดค้างอยู่ในหลุมหมักสูงย่อมส่งผลให้คุณภาพพืชหมักต่ำ แต่การปั่งบวกกับมีอากาศมากน้อยเพียงใดเป็นเรื่องที่ยาก ดังนั้นการอัดแน่นจึงเป็นวิธีการที่ดีในการไล่อากาศที่หลงเหลืออยู่ออกไป ซึ่ง Lancester and Mcnaughton (1961 อ้างอิงโดย สายยันท์, 2540) ได้ศึกษาอิทธิพลของการอัดแน่นต่อคุณภาพของหญ้าหมัก ผลการทดลองสรุปว่า ในกลุ่มที่มีการอัดแน่นมากจะมีคุณภาพต่ำ ความหนาแน่นสูง ลดการสูญเสียของวัตถุแห้งได้ดี และมีการผลิตกรดแอลกอติกสูง ซึ่งค่าเหล่านี้ปั่งบวกถึงคุณภาพพืชหมักที่ดีตั้งต่าง 2.4 แต่อย่างไรก็ตามขนาดชิ้นของพืชก็มีอิทธิพลต่อการอัดซึ่งสอดคล้องกับรายงานของ Haigh (1998) ที่พบว่าเครื่องจักรที่ตัดหญ้าให้มีชิ้นขนาดเล็กจะมีผลต่อคุณภาพพืชหมักที่ดี

ตาราง 2.4 อิทธิพลของการอัดแน่นของหญ้าต่อคุณภาพของหญ้าหมัก

	ลักษณะของการอัดแน่น		
	หลุม	ปานกลาง	อัดแน่น
ความหนาแน่น (กก./ลบ.ม.)	22.7	30.7	38.6
อุณหภูมิ	38	26	25
การสูญเสียวัตถุแห้ง (%)	37.2	28.4	17.4
การย่อยได้ (%)	65.6	69.7	76.3
กรดแอลกอติก (%)	1.43	5.19	10.12
VFA (%)	8.5	6.5	3.1
Total N (%)	3.84	3.73	3.46
Volatile N (% total N)	23.7	29.4	12.2

ที่มา : Lancester and Mcnaughton (1961 อ้างโดย สายยันท์, 2540)

2.3.2 ปริมาณจุลินทรีย์เริ่มต้น

ในสภาพที่พืชยังมีชีวิตอยู่พบว่ามีจุลินทรีย์มากมาย อาศัยอยู่ “ได้แก่ coliform bacteria, aerobic bacteria, micrococci, streptococci, yeast, mould, actinomycete และ lactic acid bacteria แต่จุลินทรีย์พาก anaerobic bacteria มักจะพบอยู่น้อย (Kroulik *et al.*, 1954) อย่างไรก็ดี ข้อควรระวังที่หันมาสนใจก็คือจุลินทรีย์ในปริมาณที่แตกต่างกันออกไป (Muck, 1991) ทั้งนี้ขึ้นอยู่กับชนิดของพืช ลักษณะพืช ถูกการทำลาย อายุของพืช และความเยาว์ของพืช แต่อย่างไรก็ตามพบว่า ปริมาณจุลินทรีย์ในข้าวโพดมีมากกว่าอัลฟ่าฟ้า (10^3 - 10^7 vs 10^2 - 10^5 cfu/g ตามลำดับ) นอกจากนี้ Cussen *et al.*, (1995) ได้ทำการตรวจจุลินทรีย์ใน ryegrass ก่อนจะนำไปหมัก พบร่วมกับ lactic acid bacteria และ enterobacteria ประมาณ 4.89 และ $6.34 \log_{10} \text{CFU g}^{-1} \text{FM}$ ตามลำดับ และมี clostridium 15 spore $\text{g}^{-1} \text{FM}$

2.3.3. ความชื้น

การหมักพืชที่มีความชื้นสูงย่อมส่งผลเสีย ซึ่งพาร์ซิและบุญฤทธิ์ (2540) และ บุญล้อมและคณะ (2543) ได้กล่าวไว้ว่าดังนี้คือ

- ทำให้เกิดการสูญเสียไนโตรเจนในรูปของเหลวที่ไม่ลดลงมาก ซึ่งไม่เพียงแต่จะสร้างปัญหาในเรื่องมลภาวะเท่านั้น แต่ยังสูญเสียสารอาหารที่ป่ายได้สูงอีกด้วย ในทางตรงข้าม การที่มีความชื้นต่ำจะทำให้การตัดพืชกระทำได้ง่ายขึ้น อีกทั้งยังได้ปริมาณวัตถุแห้งสูง สามารถส่งได้ในปริมาณมากในแต่ละครั้ง จึงช่วยประหยัดเวลาและค่าใช้จ่าย

- ทำให้มีปริมาณคาร์บอโนไดออกไซด์ที่ลดลง ซึ่งเป็นสาเหตุให้มีการเจริญเติบโตของแบคทีเรีย clostridium มากยิ่งขึ้น เป็นผลให้มีการสูญเสียคุณค่าทางโภชนาณของพืชหมัก แต่ถ้าพืชนั้นยังมีคาร์บอโนไดออกไซด์ที่ลดลงน้ำได้พอเพียงต่อการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ที่ผลิตกรดแลคติกซึ่งทำให้เกิดกรดในปริมาณที่สูงพอที่จะยับยั้งจุลินทรีย์ที่ไม่ต้องการได้ ก็จะมีผลทำให้สัตว์กินอาหารคิดเป็นวัตถุแห้งได้น้อย เนื่องจากปริมาณกรดที่มากเกินไปพืชหมัก

ดังนั้นพืชจะนำมานมักควรมีความชื้นประมาณ 65-75 % (Watson and Nash, 1960; McDonald *et al.*, 1991 และบุญล้อม และคณะ, 2543) ถ้าพืชที่นำมาหมักมีความชื้นสูง จะต้องใช้ระยะเวลาในการผลิตกรดแลคติกนานกว่าจะถึงระดับที่สามารถยับยั้งการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ได้ดังกล่าวมาแล้ว แต่ถ้าความชื้นน้อยเกินไปก็จะทำให้การอัดแน่นเป็นไปได้ยาก มีอากาศหลงเหลืออยู่มาก เกิดการหายใจของพืชสูง ทำให้เกิดการสูญเสียและยังก่อให้เกิดโคลแก๊สตัวอีกด้วย (McDonald *et al.*, 1991; Muck, 1990) Jaster and Moore (1996) ได้ทำการศึกษาถึงผลของความชื้นที่ระดับ 50%, 60% และ 70% ต่อการผลิตพืชหมัก พบร่วมกับระดับความชื้นที่ 70% มีผลทำ

ให้ปริมาณการแผลดติกเพิ่มขึ้น ความเป็นกรดต่างลดลงอย่างรวดเร็ว ซึ่งเพิ่มประสิทธิภาพในการหมัก นอกจากนี้ Woolford and Pahlow (1998) ได้รายงานว่า แบคทีเรียในกลุ่ม clostridium สามารถเจริญเติบโตได้ในพืชหมักที่มีวัตถุแห้งต่ำกว่า 30% แต่อย่างไรก็ตามระดับของความชื้นหรือวัตถุแห้งที่เหมาะสมสำหรับการหมักอาจผันแปรไปได้แล้วแต่ชนิดของ silo โดย พราชัยและบุญญา (2540) แนะนำว่าในไฮโลแบบหลุม หรือแบบได้กรอกที่หุ้มพลาสติกด้วยเครื่อง และไฮโลแบบหอครอย ควรมีวัตถุแห้งของพืชก่อนการหมัก ประมาณ 25-35%, 35-45% และ 35-55% ตามลำดับ การเพิ่มปริมาณวัตถุแห้งโดยใช้วัตถุดินอาหารชั้น เช่น รากะเขียวด ข้าวโพดป่น มันสำปะหลัง และกาหน้ำตาลสามารถลดความชื้นได้ดีพอสมควร (บุญล้อม และพิพิญวรรณ, 2539 และสถาบันฯ และคณะ, 2543) ประกอบกับวัตถุดินเหล่านี้มีคุณค่าสูง และเป็นแหล่งของคาร์บอโนxyเดตสำหรับจุลินทรีย์ จึงเป็นการเพิ่มประสิทธิภาพการหมัก ตลอดจนประสิทธิภาพการผลิตของสตาร์ฟให้ดีขึ้น นอกจากนี้ Moseley and Ramanathan (1989) ได้ศึกษาผลของการใช้สารเสริมที่อยู่ในรูปแห้ง ต่อคุณค่าของพืชหมัก (ryegrass ผสมกับถั่ว white clover) โดยแบ่งเป็น 4 กลุ่ม ๆ ที่ 1 ไม่ใส่สารเสริม กลุ่มที่ 2 ใส่กรดฟอร์มิกกลุ่มที่ 3 และ 4 เสริมด้วยกาหน้ำตาล (หัวบีท) ในอัตรา 25 และ 50 กิโลกรัมต่อพืชสัด 1 ตันตามลำดับ ผลปรากฏว่าการใช้สารเสริมสามารถลดการเกิดของเหลวจากหลุมหมักได้ อีกทั้งการใช้กาหน้ำตาลและข้าวบาร์เล็บคนอกจากจะช่วยเพิ่มวัตถุแห้งแล้วยังช่วยยกระดับคุณค่าทางโภชนาชของพืชหมักให้สูงขึ้นอีกด้วย ดังตาราง 2.5

2.3.4. ปริมาณคาร์บอไไฮเดรตที่ละลายน้ำได้ (water soluble carbohydrate, WSC)

WSC หมายถึงคาร์บอไไฮเดรตที่ละลายน้ำได้ประกอบด้วย กลูโคส ฟรุกโตส กาแลคโตส และโคลส แมนโนส ซูโครส молitoส ไซโลส และอะราบิโนส เป็นต้น ปริมาณน้ำตาลเหล่านี้จะมีความแตกต่างกันทั้งนี้ขึ้นอยู่กับชนิดและอายุการตัดของพืช ถูกการภูมิอากาศ ตลอดจนภูมิประเทศ เป็นต้น

การทำให้ lactic acid bacteria มีการเจริญเติบโตอย่างรวดเร็วเพื่อผลิตกรดแผลดติกได้มากนั้นจะต้องมีแหล่งของคาร์บอไไฮเดรตที่ละลายน้ำได้ในปริมาณสูง ทั้งนี้เนื่องจากในพืชมีจุลินทรีย์หลักหลายสายพันธุ์ที่แก่งแย่งอาหารกันไปใช้ โดยเฉพาะกลุ่ม enterobacteria ที่มีมากจะมีความสามารถสูง ประกอบกับมี lactic acid bacteria จำนวนน้อยในระยะแรก ดังนั้นปริมาณของ WSC เริ่มต้นจึงเป็นปัจจัยหนึ่งที่สำคัญประการหนึ่งในการหมัก ที่สามารถบ่งบอกถึงคุณภาพของพืชหมักได้ โดย Haigh (1990) แนะนำว่าพืชที่จะนำไปหมักต้องมีคาร์บอไไฮเดรตที่ละลายน้ำได้ไม่น้อยกว่า 37 กรัม/กิโลกรัมวัตถุแห้งของพืช เพราะเป็นสิ่งจำเป็นในการป้องกันการเจริญเติบโตของ clostridium ในพืชหมัก แต่อย่างไรก็ตามจากรายงานของ Stetara (1988-1989) แนะนำว่าหญ้าที่จะทำเป็นพืชหมักควรมีคาร์บอไไฮเดรตที่ละลายน้ำได้อย่างต่ำ 100 กรัม/กิโลกรัมวัตถุแห้งของพืช

ตาราง 2.5 องค์ประกอบทางเคมี (g/kg DM) และความเป็นกรด-ด่างของหน้าหมักที่เตรียม sẵnต่าง ๆ

	Control	Formic	Sugar beet		Rolled barley	
			25 kg	50kg	25 kg	50kg
Dry matter	171.2	194.9	185.9	192.4	189.1	207.3
Organic matter	904.8	920.2	905.6	901.2	907.9	919.1
Total N	32.8	34.0	32.2	31.8	34.0	32.8
Ammonia	31.5	12.1	28.7	26.9	33.0	32.5
NDF	488.6	478.3	482.6	453.3	484.1	469.4
ADF	312.6	288.5	298.5	279.6	291.4	272.3
Formic acid	0.0	66.5	5.0	1.2	5.0	0.0
Acetic acid	37.0	Tr	33.3	20.8	39.8	25.3
Butyric acid	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0	0.0
Propionic acid	10.9	11.3	24.8	48.0	3.3	12.8
Lactic acid	77.0	Tr	83.0	74.0	81.0	76.5
pH	4.1	3.7	4.0	4.0	4.1	4.1
Gross energy (MJ/kgDM)	19.2	19.5	19.4	19.4	19.1	19.4

ที่มา : Moseley and Ramanathan (1989)

2.3.5. อุณหภูมิ

อุณหภูมิมีผลต่ออัตราการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์และกิจกรรมของเอนไซม์ ในช่วงแรกของการหมักพื้นยัง helyophilus ให้เกิดการบ่อนไดออกไซด์และความร้อนขึ้นในหลุมหมัก ถ้าความร้อนนี้เพิ่มขึ้นอีก 10 องศาเซลเซียสในขณะที่พืชมีอุณหภูมิอยู่ระหว่าง 5-25 องศาเซลเซียส พืชจะมีการหายใจเพิ่มขึ้น 2 เท่า แต่เมื่อย่างไรก็ตามถ้าพืชมีอุณหภูมิอยู่ระหว่าง 25-45 องศาเซลเซียส การหายใจของพืชจะคงที่แม้ว่าจะมีอุณหภูมิเพิ่มขึ้นก็ตาม ดังนั้นการควบคุมอุณหภูมิให้ต่ำกว่าที่จะปิดหลุมหมักจะช่วยลดการสูญเสียของน้ำตาลจากการกระบวนการอาหารได้ในระหว่างการหมักได้ (Wood and Parker, 1971) Muck and Anderson (1988) ได้รายงานว่าอุณหภูมิที่เพิ่มขึ้นจะไปเพิ่มความเร็วของการหมักและทำให้ความเป็นกรดด่างลดลงอย่างรวดเร็ว ซึ่งสอดคล้องกับรายงานของ Muck (1991) ว่าจุลินทรีย์ที่ผลิตกรด แอลกอติกสามารถเจริญเติบโตได้ที่อุณหภูมิ 25-45 องศาเซลเซียส แต่ไม่สามารถเจริญเติบโตได้ที่อุณหภูมิต่ำกว่า 15 องศาเซลเซียส นอกจากนี้ Gibson et al. (1958) ได้ทำการเบรียบเทียบกิจกรรมของ clostridium ในพืชพบว่าที่อุณหภูมิ 22 องศาเซลเซียส clostridium มีกิจกรรมสูงกว่าที่อุณหภูมิ 30 และ 40 องศาเซลเซียส ซึ่งสอดคล้องกับผลการทดลองของ Lindgren et al. (1985) ที่พบว่า clostridium มีกิจกรรมที่อุณหภูมิ 20 องศาเซลเซียส สูงกว่าที่ 10 องศาเซลเซียส

อุณหภูมิจะมีผลต่อการเจgarย่อยสลายของโปรตีน โดยในช่วงอุณหภูมิ 10-40 องศาเซลเซียส กิจกรรมการย่อยสลายโปรตีนจะเพิ่มขึ้นเป็นลำดับ และการเพิ่มขึ้นของอุณหภูมิทุกๆ 20 องศาเซลเซียส จะทำให้ตัวการย่อยสลายของโปรตีนเพิ่มขึ้น 3-4 เท่า เป็นเหตุให้ปริมาณเอมโมเนียเพิ่มขึ้น (Muck, 1991) นอกจากนี้เมื่ออุณหภูมิสูงกว่า 35 หรือ 45 องศาเซลเซียส ยังสามารถเกิดปฏิกิริยา Millard reaction ระหว่างกรดอะมิโน และน้ำตาล ทำให้การย่อยได้ช่องโปรตีนต่ำลง ดังนั้นการยัดพืชลงในหลุมหมักอย่างรวดเร็วและหดให้แน่น ในสภาพที่มีอุณหภูมิปกติ น่าจะเป็นแนวทางที่สามารถป้องกันการเกิดการหายใจที่มากเกินไปได้

2.3.6. Buffering capacity (BC)

เมรา (2520) ได้ให้คำจำกัดความ BC ว่าเป็นความสามารถของพืชในการควบคุมความเป็นกรดด่าง ซึ่งเป็นอีกปัจจัยหนึ่งที่มีความสำคัญต่อกระบวนการการทำพืชหมัก ถ้าพืชหมักมี pH อยู่ในช่วง 4-6 การควบคุม pH นั้นประมาณ 70-80% จะเป็นผลของเกลืออินทรีซ์ เช่น พากเกลือออร์โคฟอสเฟต ชัลเฟต ในเตรต และคลอไรด์ ส่วนอีก 10-20% นั้นเป็นอยู่กับโปรตีนในพืชเอง ค่านี้มีหน่วยเป็น มิลลิโควิฟวะเลนท์ (meq) ของด่างต่อ กิโลกรัมวัตถุแห้งที่จะเปลี่ยน pH ของพืชหมักจาก 4 ให้เป็น 6 Muck (1991) ได้รายงานว่าหลักและข้าวโพดมีค่าบีฟเฟอริงค่าพาราเซตัล洛ในช่วง 250-450 มิลลิโควิฟวะเลนท์ของด่างต่อ กิโลกรัมวัตถุแห้ง ในขณะที่พืชตระกูลถั่วมีค่าระหว่าง 350-600 มิลลิโควิฟวะเลนท์ของด่างต่อ กิโลกรัมวัตถุแห้ง ดังนั้นพืชตระกูลถั่วจึงมีคุณสมบัติที่ยากต่อการทำพืชหมัก หรืออาจกล่าวได้ว่าจะต้องใช้น้ำตาลเพิ่มขึ้นเพื่อลดความเป็นกรดด่างให้อยู่ในระดับที่ต้องการ โดยปกติแล้วพืชเมืองร้อนจะไม่พบปัญหานี้มากนัก

2.4 ปัญหาการทำหญ้าหมักในเขตร้อน

Tjandraatmadja et al. (1994) ได้วิเคราะห์องค์ประกอบทางเคมีของหญ้าเขตร้อน 3 ชนิดคือ Hamil, Pangola และ Setaria grass โดยในแต่ละชนิดมีอายุการตัด 3 ระยะคือ 4, 8 และ 12 สัปดาห์ ผลปรากฏว่าพืชที่มีอายุมากขึ้นจะมีภัตตุแห้ง คาร์บอไฮเดรตที่ละลายน้ำได้ เยื่อไเย็น ลิกนินสูงขึ้น แต่มีระดับโปรตีนรวมต่ำ ดังตาราง 2.6 แม้กระนั้นก็ยังว่าพืชเขตร้อนมีระดับคาร์บอไฮเดรตที่ละลายน้ำได้ค่อนข้างต่ำ ด้วยเหตุนี้การเลือกตัดหญ้าที่อายุอ่อนมาทำพืชหมักโดยหวังว่าจะมีคุณค่าอาหารดี คือมีโปรตีนในระดับสูง มีปริมาณลิกนินน้อย และมีเยื่อไเย็นน้อย นับว่าค่อนข้างเสี่ยงสูงต่อการได้หญ้าหมักที่มีคุณภาพดี เนื่องจากหญ้าในระยะดังกล่าวมีปริมาณคาร์บอไฮเดรตที่ละลายน้ำได้น้อย และมีความชื้นสูงซึ่งจะทำให้กระบวนการหมักผิดปกติไปจากเดิม แต่การเลือกตัดหญ้าที่มีอายุมากขึ้นนั้นนับว่าไม่เป็นผลดีด้านคุณค่าทางอาหารเนื่องจากมีปริมาณลิกนินค่อนข้างสูง และมีปริมาณโปรตีนต่ำ ประกอบกับปริมาณเยื่อไเย็นที่สูงมากจะเป็น

อุปสรรคต่อการไถออกอากาศ ทำให้มีอาการหลงเหลืออกด้านอยู่ในถังหมักมากเกินไป กระบวนการหมักจะเกิดได้ไม่สมบูรณ์ คุณภาพของหญ้าหมักจะไม่ดีเท่าที่ควร อีกทั้งปริมาณของคาร์บอไฮเดรตที่ละลายน้ำได้ที่ไม่เพียงพอต่อการเจริญเติบโตของ lactic acid bacteria ยังส่งผลไปสู่การผลิตหญ้าหมักที่มีคุณภาพต่ำ ซึ่งสอดคล้องกับรายงานของเหอดชัย (2532), Catchpoole and Henzell (1975) และ Tjandraatmadja *et al.* (1994) ดังนั้นการวนคอมหญ้าในเขตร้อนไว้ในรูปของพืชหมักที่มีคุณภาพดีเพื่อสำรองไว้ใช้ในยามขาดแคลนนั้นจะต้องพิจารณาและปรับเปลี่ยนต่าง ๆ ให้สอดคล้องและเหมาะสมกันดังที่ได้กล่าวมาแล้ว เพื่อสนับสนุนการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ในกลุ่มที่ผลิตกรดแลคติกให้มากและเพิ่มศักยภาพต่อการยับยั้งจุลินทรีย์กลุ่มอื่นตลอดจนรักษาคุณค่าทางอาหารไว้ให้นาน ซึ่งอาจทำได้โดยการเพิ่มวัตถุแห้ง การเสริมแหล่งคาร์บอไฮเดรตที่ละลายน้ำได้ และการไถออกอากาศออกให้เร็ว

ตาราง 2.6 องค์ประกอบทางเคมีของหญ้า 3 ชนิดที่อายุ 4 8 และ 12 สัปดาห์

Composition (g/kg DM)	Hamil grass			Pangola grass			Setaria grass		
	4	8	12	4	8	12	4	8	12
Dry matter (g/kg fresh)	178	223	267	178	192	259	169	184	276
Neutral detergent fibre	648	745	777	684	680	694	645	745	762
Acid detergent fibre	369	442	480	384	384	413	353	438	504
Hemicellulose	279	303	297	300	296	281	292	307	259
Cellulose	340	396	423	347	344	362	321	397	430
Ligin	29	45	57	37	40	52	32	41	74
Ash	97	77	71	95	81	72	117	81	51
Water soluble carbohydrates	9.6	14.1	13.1	14.3	17.9	29	19.4	19.8	49.5
Total N (TN)	21.4	12.1	11	25.5	24.1	16.3	23.5	10.8	7.5
NH ₃ -N (g/kg TN)	1.8	2.2	1.5	3.9	3.5	2.1	5.7	3.4	2.7
pH	6	5.7	5.7	6	6	5.8	6.3	6.1	5.8

ที่มา : Tjandraatmadja *et al.* (1994)

2.5 การปรับปรุงหญ้าหมักในเขตร้อนให้มีคุณภาพดี

Tjandraatmadja *et al.* (1994) ได้ศึกษาการปรับปรุงคุณภาพของหญ้าหมักเขตร้อนโดยจัดการที่กษาแบบ 2 ปัจจัยคือ 3x3 factorial in CRD โดยปัจจัยที่ 1 เป็นพันธุ์หญ้า 3 ชนิด (Hamil, Pangola และ Setaria) ปัจจัยที่ 2 เป็นอายุ 3 ระยะ (4, 8 และ 12 สัปดาห์) และปัจจัยสุดท้ายเป็นระดับของกากน้ำตาลที่ใช้เสริม 3 ระดับ (0, 4 และ 8% w/w fresh) โดยทำการพ่นลงในหญ้าที่หันให้มีขนาด 1 เซนติเมตร บรรจุลงในถุงๆละ 500 กรัม ดูดอากาศออกปิดปากถุง ภายหลังการหมัก

ตาราง 2.7 ผลของพันธุ์หญ้า การเสริมakan น้ำตาล และค่าของพืชต่อองค์ประกอบทางเคมี และ
ประสาทรของ lactic acid bacteria ในหญ้าที่หมักแล้ว 100 วัน

Composition (g/kg DM)	grass species			Stage of growth (week)			Molasses (% w/w)					
	H	P	S	P	4	8	12	P	0	4	8	P
Dry matter (g/kg fresh)	247	225	205	***	191	208	277	***	199	232	246	***
Neutral detergent fibre	645	565	678	***	585	636	665	***	678	619	588	***
Acid detergent fibre	424	348	418	***	373	398	420	***	445	384	362	***
Hemicellulose	221	216	257	***	212	239	245	***	234	235	226	ns
Cellulose	374	310	373	***	334	359	367	***	391	342	323	***
Lignin	50	39	46	***	40	42	53	***	54	42	39	***
Ash	102	102	97	ns	114	110	78	***	95	98	109	***
Water soluble carbohydrates	21.6	33.2	20.5	***	21.6	20.5	33.2	***	15.7	23.7	35.9	***
Total N (TN)	11.4	18.4	11	***	17	14.7	9.1	***	13.2	14.3	13.3	ns
NH-N (g/kg TN)	80	123	77	ns	106	105	67	ns	174	55	51	***
pH	3.9	3.7	3.7	ns	3.8	3.8	3.7	ns	4.2	3.6	3.5	***
Lactic acid	25	66	37	***	52	44	32	*	10	49	69	***
Acetic acid	20	22.3	18.7	ns	28.4	16.7	15.8	ns	39.3	10	11.7	***
Propionic acid	1.4	3	1.3	ns	2.5	2.1	1.1	ns	5.5	0.2	0	***
Butyric acid	8.8	18.8	6.1	ns	20.3	7.3	6.2	ns	28.9	3.6	1.2	ns
Valeric acid	0	1.6	0	ns	0.9	0.7	0	ns	1.6	0	0	ns
Lactic acid bacteria (log c.f.u./g dry matter)	5.65	4.4	5.3	ns	4.51	5.68	5.17	ns	5.81	4.75	4.79	ns

หมายเหตุ : H : Hamill, P : Pangola, S : Setaria, ns = non significant

ที่มา : Tjandraatmadja et al. (1994)

1, 5, 30 และ 100 วันจึงสุมตัวอย่างมาวิเคราะห์ ดังตาราง 2.7 ผลปรากฏว่าคุณภาพของพืชหมักนั้นเมื่อพิจารณาตามมาตรฐานของการหมักที่ดี คือมี pH < 4.2 มีกรดแลคติก ≥ 50 % กรดทั้งหมด มีกรดบิวทิก ≤ 5 กรัมต่อกิโลกรัมวัตถุแห้ง และมีแอมโมนิเมเนีย-ไนโตรเจน ≤ 100 กรัมต่อกิโลกรัมในไนโตรเจนทั้งหมด นั้นพบว่าการฉีดพ่นกากน้ำตาลลงในหญ้าก่อนหมักที่ระดับ 4% และ 8% สามารถป้องปุ่นคุณภาพของหญ้าหมักในเมืองร้อนได้อย่างมีคุณภาพสูง แต่การป้องปุ่นโดยไม่เสริมakan น้ำตาล ไม่ว่าจะใช้พืชชนิดใดหรืออายุใด พบร่วมคุณภาพของพืชหมักยังไม่ได้มาตรฐานทั้งนี้เนื่องจากมีเยื่อใยสูง โดยเฉพาะ NDF และ lignin อีกทั้งยังมีแหล่งคาร์บอโนไซเดทที่ละลายน้ำได้น้อย ประกอบกับมีความชื้นสูง จึงเป็นผลให้การจริญเติบโตของจุลินทรีย์กลุ่ม lactic acid bacteria

เป็นไปได้เช่น แต่อย่างไรก็ตาม Tjandraatmadja et al. (1990) ได้รายงานว่าตราชพบฯ ลินทรีย์ในญี่ปุ่นมากเข้าร้อนอยู่ในตระกูล homofermentative โดยเฉพาะ *Lactobacillus plantarum* เป็นส่วนมากประมาณ 53% ดังนั้นการปรับปูจุการผลิตญี่ปุ่นมากในเมืองร้อนอาจจะทำด้วยการเพิ่มการเจริญเติบโตของเชื้อตามธรรมชาติโดยการใช้สารช่วยหมักที่เป็นแหล่งอาหารของจุลินทรี เช่น ข้าวโพด, รำ, มันเส้น หรือกากน้ำตาล ประกอบกับการใส่อากาศที่มีประสิทธิภาพและความชื้นที่เหมาะสมกันจะเป็นแนวทางผลิตญี่ปุ่นมากที่ดี

จุราภรณ์ (2520) ได้ศึกษาคุณค่าทางอาหารและการย่อยได้ของญี่ปุ่นที่เติมและไม่เติมสารช่วยหมัก โดยสับญี่ปุ่นให้มีความยาว 2 นิ้ว และเติมสารช่วยหมักต่าง ๆ คือ กลุ่มที่ 1 ไม่เสริมสารช่วยหมัก กลุ่มที่ 2 เสริมกากน้ำตาล 5% กลุ่มที่ 3 เสริมกากสับปะรด 2% และ กลุ่มที่ 4 เสริมน้ำเส้นบด 10% ผลปรากฏว่าหัวญี่ปุ่นที่ผสมกากน้ำตาล 5% และหัวญี่ปุ่นผสมกากสับปะรด 2% มีค่า pH พอกemo же คือ 4.25 และ 4.15 ตามลำดับ เมื่อพิจารณาเบอร์เช็นต์ความเป็นกรด พบร่วมหัวญี่ปุ่นที่ผสมกากน้ำตาล 5% มีเบอร์เช็นต์กรดแคลคติกสูงสุด และมีกรดบิวทิริกและกรดอะซิติกต่ำสุด จึงนับได้ว่าเป็นพืชหมักที่มีคุณภาพดีดังตาราง 2.8 นอกจากนี้ วารุณ์และคณะ (2541) ได้ศึกษาการปรับปูจุคุณภาพของหัวแฟกหมักที่เติมสารช่วยหมักซึ่งมีสูตรต่างๆ ดังนี้คือ สูตรที่ 1 (ควบคุม) สูตรที่ 2 เสริมญี่ปุ่น 0.5% สูตรที่ 3 เสริมกากน้ำตาล 10% สูตรที่ 4 เสริมน้ำเส้นบด 15% สูตรที่ 5 เสริมกากน้ำตาล 10% ร่วมกับญี่ปุ่น 0.5% และสูตรที่ 6 เสริมน้ำเส้นบด 15% ร่วมกับญี่ปุ่น 0.5% โดยตัดหัวแฟกสายพันธุ์ราชบูรีที่อายุการตัด 30 วัน ให้ขนาด 2-3 เซนติเมตรแล้วนำมาผสมกับสารช่วยหมัก ตามสูตรต่างๆ บรรจุในถุงพลาสติกสีดำจำนวน 20 กิโลกรัมต่อถุง ยัดให้แน่น ใส่อากาศออกด้วยแรงงานคน ปิดปากถุง หมักไว้ประมาณ 30 วัน หัวญี่ปุ่นสูตรที่ 3, 4 และ 5 จัดอยู่ในเกณฑ์ที่มีคุณภาพดี เมื่อพิจารณาจากความเป็นกรด เบอร์เช็นต์ต่ำๆ แห้ง และปริมาณกรดแคลคติก บิวทิริก ดังตาราง 2.9

นอกจากนี้มีการวิจัยมากมายเพื่อปรับปูจุหัวญี่ปุ่นให้มีคุณภาพดีโดยใช้สารช่วยเร่งการเจริญเติบโตของจุลินทรีในกลุ่ม lactic acid bacteria ทั้งการปรับวัตถุแห้งให้สูงขึ้น และการเพิ่มแหล่งการปีโภเดชที่ละลายน้ำ โดยศึกษามุ่งเน้นผลของสารช่วยหมักต่อองค์ประกอบทางเคมี ต่อคุณภาพของพืชหมัก และการย่อยได้ ตลอดจนผลลัพธ์งานหั่นในรูป ME และ NE

ตาราง 2.8 องค์ประกอบทางเคมี และคุณภาพของหญ้าขันหมากที่เสริมสารช่วยหมักชนิดต่าง ๆ

องค์ประกอบทางเคมี (ร้อยละของวัตถุแห้ง)	หญ้าขัน	กา根้ำตาล	กาสับปะรด	มันเส้นบด
		5 %	2 %	10 %
DM	19.14	20.4	19.84	25.95
pH	5.10	4.25	4.15	4.55
CP	6.88	9.6	9.23	6.55
CF	35.99	30.7	32.1	29.14
EE	3.57	5.8	5.87	4.34
NFE	42.67	37.7	40.92	49.46
Ash	11.40	14.15	11.87	10.5
Lactic acid (%)	0.12	1.00	0.80	0.40
Acetic acid (%)	0.36	0.22	0.83	0.33
Butyric acid (%)	0.35	0.23	0.02	0.41

หมายเหตุ : lactic acid, acetic acid and butyric acid มีหน่วยเป็น % กรด (เทียบจากน้ำหนักสดของพืช)

ที่มา : จุฬารัตน์ (2520)

ตาราง 2.9 คุณภาพของหญ้าแห้งที่อายุการตัด 30 วันโดยหมักร่วมกับสารช่วยหมักตามสูตรต่าง ๆ

ค่าที่ศึกษา	ไม่เสริม	ญี่รี่ย	กา根้ำ	มันเส้น	กา根้ำตาล	มันเส้น+
			0.5%	ตาล 10%	15%	+ญี่รี่ย
pH	5.20	5.80	4.00	3.90	4.30	4.40
วัตถุแห้ง (%)	24.60	26.80	28.10	32.50	34.00	34.90
กรดไขมันระเหยได้ (%)						
กรดแลกติก	0.04	0.16	1.27	1.44	1.77	1.30
กรดอะซิติก	0.62	0.80	0.19	0.26	0.23	0.51
กรดบิวทิริก	0.61	0.65	0.06	0.06	0.13	0.33

ที่มา : วารุณีและคณะ (2541)

2.6 ผลของสารเสริมต่อองค์ประกอบทางเคมีของหญ้าหมัก

ทุก ๆ งานทดลองที่ทราบมาไว้ในตาราง 2.10 นั้นพบว่าการใช้สารช่วยหมัก เช่น กา根้ำตาล จะทำให้พืชหมักมีปริมาณของวัตถุแห้ง และเก้าเพิมขึ้น แต่ในขณะเดียวกันจะมีปริมาณของโปรตีน เยื่อใยหั้ง NDF และ ADF ลดลงตามระดับของการใช้กา根้ำตาล นอกจากนี้การใช้รำลະເើយດเป็นสารช่วยหมักที่ระดับ 15% ของน้ำหนักหญ้าสดจะมีวัตถุแห้ง ไปตีน และเก้าสูงกว่าการใช้กา根้ำ

ตาลที่ระดับ 4% ของน้ำหนักหญ้าสด แต่ระดับเยื่อไผ่ต่ำกว่า นอกจากนี้ในงานทดลองของ จุฬารัตน์ที่ได้รายงานว่าหอยขันที่หมักร่วมมันสีเหลือง 10% จะมีระดับของ NFE และวัตถุแห้งภายหลังจากการหมักมากกว่าการหมักร่วมกับกาภาน้ำตาล 5% แต่มีค่า CF, CP, EE และ ash ต่ำกว่าทั้งนี้เนื่องจากองค์ประกอบทางเคมีของสารช่วยหมัก และชนิดของหญ้าที่มีความแตกต่างกัน

ตาราง 2.10 ผลของสารเสริมต่าง ๆ ต่อองค์ประกอบทางเคมีของหญ้าหมัก

Grass	Rate	DM	CP	EE	NDF	ADF	Ash	WSC	Ref
			↔ %DM		↔				
Napier									
1. Control	0	21.9	6.96		71.75	49.73	12.84	1.76	Kavana et al.
2. Molasses	5%	23.2	6.74		60.15	43.08	13.98	2.26	(1999)
3. FSC	5%	22.5	64.4		68.17	51.58	13.25	1.81	
Guatemala									
1. Control	0	20.3	7.09		70.24	45.46	11.12	2.61	
2. Molasses	5%	26.5	6.11		64.59	45.04	11.76	1.42	
3. FSC	5%	23.6	7.42		73.49	50.42	10.17	2.29	
Napier									
1. Molasses	4%	13.44	8.44		58.07	40.12	15.60		Yokota et al.
2. DRB	1 %	20.15	16.56		53.73	30.44	16.27		(1998)
3. (M : DRB)	(4 : 15)	22.46	14.63		48.66	26.47	15.52		
Pangola									
Molasses	W/w								Tjandra-atmadja et al.
Setaria									
Molasses	4%	23.6			61.9	37.8	9.8	1.1	
Lolium perenne									
1. Wilted		45.6	18.75	3.90	49.20		11.30	2.60	Visser and Hindle
2. Molasses		24.6	19.40	4.20	41.20		15.60	1.30	
3. Formic acid		23.3	20.0	4.60	42.90		14.60	4.10	(1992)
Ryegrass									
1. Formic acid	2	22.8	12.80		63.40	38.0	7.60		Castle and Watson (1985)
2. Molasses	10	21.8	13.8		61.6	35.8	8.4		
3. Molasses	20	23.2	13.2		61.6	34.2	8.6		
4. Molasses	30	23.9	12.6		58.3	34.2	9.4		

หมายเหตุ : M = molasses, FSC = fresh sugar cane, DRB = defatted rice bran

2.7 ผลของสารเสริมต่อคุณภาพของหญ้าแห้งมัก

การใช้กากน้ำตาลไม่เพียงแต่เป็นแหล่งเพิ่มวัตถุแห้งของพืช และแหล่งคาร์บอไฮเดรตที่ละลายน้ำได้เท่านั้น แต่ยังส่งเสริมการเจริญเติบโตของ lactic acid bacteria อีกด้วย ดังจะเห็นได้จากการเกิดกรดแลคติกในปริมาณที่สูง เป็นผลให้เกิดการยับยั้งการเจริญเติบโตของ clostridium ได้อย่างรวดเร็ว ดังจะสังเกตได้จากการมีกรดบิวทีริก และแอมโมเนียมในตรารเจนค่อนข้างต่ำ พืชแห้งที่ได้รับการเพิ่มคุณภาพดี ซึ่งสอดคล้องกับรายงานวิจัยหลาย ๆ ชิ้นในการปรับปรุงหญ้าแห้งในเขตร้อน แหล่งที่อยู่ในภูมิภาคเอเชียตะวันออกเฉียงใต้ 2.11 ซึ่งพอสรุปได้ว่าการเพิ่มกากน้ำตาลในระดับที่สูงขึ้น นอกจากระดับของ pH, แอมโมเนียมในตรารเจน, กรดอะซิติก และกรดบิวทีริก แล้วยังสามารถเพิ่มระดับกรดแลคติกให้สูงขึ้นได้อีกด้วย เมื่อเปรียบเทียบแหล่งของสารช่วยเร่งการหมักนั้น พบร่วมกับการใช้กากน้ำตาลที่ระดับ 4 และ 5% จะทำให้คุณภาพของพืชแห้งดีกว่าการใช้รำลีเชียดที่ระดับ 15% เนื่องจากรำลีทำให้พืชแห้งมีค่า pH และแอมโมเนียมในตรารเจน และกรดอะซิติกสูง แต่มีกรดแลคติกต่ำ และใกล้เคียงกับการใช้ข้าวโพดบดที่ระดับ 5 และ 10%

ตาราง 2.11 ผลของสารเสริมต่าง ๆ ต่อคุณภาพของหญ้าแห้งมัก

Grass	Rate	pH	NH ₃ -N %total N	Lactic % DM	Acetic % DM	Butyric % DM	Reference
Napier							
1. Control		4.34	3.9	0.79	0.09	0	Kavana <i>et al.</i>
2. Molasses	5%	3.77	2.5	3.52	0.13	0	(1999)
3. FSC	5%	3.87	3.1	1.36	0.06	0	
Napier							
1. Molasses	4%	3.85	7.02	7.98	0.64	0.02	Yokota <i>et al.</i> (1998)
2. DRB	15%	4.47	11.16	1.73	6.67	0.05	
3. (M : DRB)	(4 : 15)	4.05	4.22	5.36	3.13	0.01	
Star grass							
1. Control	w/w						Sibanda <i>et al.</i>
2. Molasses		3.9	16.3	8.2	2.5	0.16	(1997)
3. Ground maize		5%	3.9	15.4	9.0	3.5	
4. Ground maize		10%	4.0	16	8.1	3.8	
4. Ground maize							
Pangola							
Molasses	4%	3.48	3.4	3.45	0.79	0.00	Tjandraatmadja <i>et al.</i> (1993)
Setaria							
Molasses	4%	4.12	5.7	2.95	0.99	0.19	

ตาราง 2.11 (ต่อ)

Grass	Rate (litre/t)	pH	NH ₃ -N %total N	Lactic ←-----→	Acetic % DM	Butyric -----→	Reference
<i>Lolium perenne</i>							
1. Wilted		4.22	10	3.61	0.02	1.03	Visser and Hindle (1992)
2. Molasses	4	3.98	8	11.86	0.02	1.84	
3. Formic acid	6	4.15	5	2.58	0.2	1.94	
<i>Ryegrass</i>							
1. Formic acid	2	3.79	9.1	10.4	3.1	0	Castle and Watson (1985)
2. Molasses	10	3.88	11.0	9.2	5.1	1.1	
3. Molasses	20	3.80	8.8	10.6	4.4	0.6	
4. Molasses	30	3.75	8.2	13.6	4.2	0.4	

2.8 ผลของสารเสริมต่อการย่อยได้ และพลังงานของหญ้าแมก

ในการทดลองของ Visser and Hindle (1992) ได้ศึกษาการใช้สารช่วยเหลือในการปรับปรุงหญ้าแมกในเขตตอบอุ่น เช่น *Lolium perenne* ซึ่งมุ่งเน้นผลต่อการย่อยได้ และพลังงาน โดยแบ่งออกเป็น 3 กลุ่มทดลองคือ กลุ่มที่ 1 ผึ่งแಡด กลุ่มที่ 2 เสริมการน้ำตาล 4% และกลุ่มที่ 3 ฉีดพ่นกรดฟอร์มิค 6% พบว่าไม่มีความแตกต่างกันทั้งในด้านการย่อยได้ และค่าพลังงานในรูป NE ดังตาราง 2.12 แต่อย่างไรก็ตามนับว่าการย่อยได้และพลังงานในหญ้าแมกนั้นค่อนข้างสูง และ Castle and Watson (1985) ได้ศึกษาการฉีดพ่นกรดฟอร์มิค 2% และการน้ำตาลที่ระดับ 3, 4 และ 5% ลงในหญ้าไทร์ พบว่าการย่อยได้ และพลังงานในรูป ME ไม่มีความแตกต่างกัน เช่นเดียวกัน อย่างไรก็ตามในรายงานนี้มีข้อสังเกตว่าการย่อยได้ และพลังงาน ME มีแนวโน้มสูงขึ้นตามระดับการน้ำตาล เมื่อเปรียบเทียบการศึกษาหากาratioy ได้ของอินทรีย์ตัดต่อที่ Visser and Hindle (1992) ทดลอง พบว่าการย่อยได้ในตัวสัตว์ (*in vivo*) มีค่าใกล้เคียงกับในหลอดทดลอง (*in vitro*) ดังตาราง 2.12

ในกรณีของหญ้าในเขต้อนน้ำพบว่า การใช้การน้ำตาลทำให้ค่าการย่อยได้ของ OM, NDF และ ADF สูงกว่าการใช้รำลีเชียด แต่ในขณะเดียวกันการย่อยได้ของโปรตีนจะต่ำกว่า (Yokota et al., 1998) และเมื่อเปรียบเทียบกับการย่อยได้ DM ของหญ้าเมเปียร์ในรูป (*in vivo*) ซึ่งมีค่า 65% (Yokota et al., 1992) พบว่ามีค่าใกล้เคียงกับการย่อยได้ DM ของหญ้าเมเปียร์ที่ศึกษาในหลอดทดลอง (*in vitro*) ที่ Kavan et al. (1999) ได้รายงานไว้คือ 65.4% ดังตาราง 2.12 แต่อย่างไร

ก็ตามค่าการย่อยได้ DM ที่ศึกษาแบบ *in vivo* ก็มีได้สอดคล้องกับการศึกษาแบบ *in vitro* เช่นเดียวกัน ทั้งนี้อาจเนื่องจากชนิดของหญ้า ความแปรปรวนของตัววัตถุดิบที่ใช้ และตัวสัตว์เอง ตลอดจนสภาพภูมิอากาศดังรายงานของ Yokota *et al.*, (1998) ที่พบว่าค่าการย่อยได้ DM แบบ *in vivo* ของหญ้าเคนเปียร์ที่เสริมด้วยกากรน้ำตาล 4% มีค่าสูงถึง 70.7% จุฬารัตน์ (2520) ได้ทำการศึกษาหาการย่อยได้ และพลังงานของหญ้าขันหมากพบว่าการใช้สารช่วยหมักจะปรับปรุงทั้งการย่อยได้ และพลังงาน (TDN) สูงกว่ากลุ่มที่ไม่ใช้สารช่วยหมัก ดังตาราง 2.12 แต่ในขณะเดียวกันเมื่อเปรียบเทียบกลุ่มที่ใช้สารหมักด้วยกันพบว่าการย่อยได้ของวัตถุแห้ง ไขมัน และเยื่อไผ่ มีความแตกต่างกันไม่มาก แต่พลังงาน (TDN) ของกลุ่มที่ใช้มันเส้นบดจะมีค่าสูงที่สุด ที่เป็นเช่นนี้อาจเนื่องมาจากว่ามันเส้นมีพลังงานสูง หลังจากการหมักจึงทำให้หญ้าขันหมาก มีพลังงานสูงขึ้น แต่ไม่แตกต่างกว่ากลุ่มอื่นมากนัก คุณภาพของพืชหมักน่าจะเป็นดัชนีที่ใช้ในการอธิบายได้ โดยพิจารณาจากการมีกรดบิวทิริกและ pH ที่สูง แต่มีกรดแลคติกต่ำ นั่นแสดงว่าหญ้าหมักที่ได้มีคุณภาพด้อยกว่ากลุ่มอื่น การสูญเสียสารอาหารมาก พลังงานที่เหลือภายหลังการหมักจึงไม่สูงมาก ในขณะที่การย่อยได้ของโปรตีนมีค่าต่ำกว่ากลุ่มอื่น ดังนั้นการใช้กากรน้ำตาลน่าจะสามารถผลิตหญ้าขันหมากให้มีคุณภาพดีที่สุด

เมื่อพิจารณาการใช้กากรน้ำตาล 4% ซึ่ดพ่นลงในหญ้าเคนเปียร์ (Yokota *et al.*, 1998) กับ หญ้า *Lolium perenne* (Visser and Hindle, 1992) เพื่อปรับปรุงคุณภาพของหญ้าขันหมากในเขตวัตถุ และเขตตอบอุ่น โดยมุ่งเน้นในด้านการย่อยได้ และพลังงานพบว่าในเรื่องการย่อยได้ นั้นหญ้าหมักในเขตตอบอุ่นจะมีการย่อยที่ดีกว่าหญ้าหมักในเขตวัตถุ ดังแสดงในตาราง 2.12 และเมื่อเปรียบเทียบในด้านพลังงานพบว่าหญ้าหมักในเขตตอบอุ่นที่มีการซีดพ่นด้วยกากรน้ำตาล 4% ลงบนหญ้า *Lolium perenne* (Visser and Hindle, 1992) จะมีค่าพลังงาน NE เท่ากับ 5.3 MJ/kgDM และหญ้า ryegrass (Castle and Watson, 1985) จะมีพลังงานใน ME เท่ากับ 10.2 MJ/kgDM ซึ่งสูงกว่าหญ้าหมักเขตวัตถุดังที่จุฬารัตน์ (2520) ได้ทดลองหมักหญ้าขันร่วมกับกากรน้ำตาลที่ 5% พบร่วมมีค่า NE และ ME เท่ากับ 4.6 และ 7.6 MJ/kgDM ตามลำดับ (คำนวณจากค่า TDN ตามคำแนะนำของ NRC, 1989) ที่เป็นเช่นนี้เนื่องมาจากการย่อยของพืชก่อนหมักที่ต่อจึงทำให้เอนไซม์ในหญ้ามีประสิทธิภาพกว่า เนื่องด้วยคุณภาพก่อนหมักที่ต่อจึงทำให้เอนไซม์ในหญ้ามีประสิทธิภาพลดลง นอกจากนี้นอกจากนี้แล้วคุณค่าของพืชก่อนหมักก็มีผลเช่นกัน ดังที่ McDonald *et al.* (1991) ได้รายงานว่าหญ้าเขตหนาวมีคุณค่าทางโภชนาคมากกว่าหญ้าเขตวัตถุ

ตาราง 2.12 ผลของสารเสริมต่อการย่อยได้ และผลลัพธ์งานของหญ้าแห้ง

Grass	Rate	<i>In vitro</i> Dig.(%)	DM	OM	CP	NDF	ADF	ME	NE	Ref
								<i>In vivo digestibility (%)</i>		
Ryegrass	litre/t									Castle
1. Formic acid	2			63.8				10.2		and
2. Molasses	10			63.5				10.1		Watson
3. Molasses	20			64.4				10.2		(1985)
4. Molasses	30			64.8				10.2		
<i>Lolium perenne</i>	litre/t	IvOM ²								Visser
1. Wilted		73		75	75	73		5.7		and
2. Molasses	4	73		75	75	72		5.3		Hindle
3. Formic acid	6	73		75	74	72		5.4		(1992)
Napier										Yokota
1. Molasses	4%		70.7	67.8	49.7	72.3	75.8			et al.
2. DRB	15%		66.0	63.5	72.4	64.2	54.2			
3. (M : DRB)	4:15%		69.4	67.3	78.0	61.9	48.6			(1998)
4. Molasses	30			64.8				10.2		
Napier										Yokota et al.
Molasses	4%		65.0		54.5					(1992)
Napier		IvDM ³								Kavan
1. Control		63.9								et al.
2. Molasses	5%	65.4								(1999)
3. FSC	5%	60.5								
Pangola	w/w									Tjandradat-
Molasses	4%		60.6	62.5		35.7	50.1			madja et al.
Setaria										(1993)
Molasses	4%		56.5	56.6		36.6	47.6			
หญ้าขัน						EE ¹	CF ¹	NFE ¹	TDN	รูทารัตน์
1. กากน้ำตาล	5%		54.3		57.1	72.8	57.9	46.1	51.1	(2520)
2. กากสับปะรด	2%		56.0		53.8	80.9	60.0	51.6	56.0	
3. มันเส้นบด	10%		57.4		34.9	77.1	56.3	62.5	57.1	
4. គុបគុម			43.5		22.0	59.9	55.5	38.1	42.3	

หมายเหตุ : ¹การย่อยได้ (%), FSC = fresh sugar cane, DRB = defated rice bran, ^{2,3} in vitro OM and DM

3. การประเมินค่าพลังงานในอาหาร

ในการเลี้ยงสัตว์นั้นพลังงานนับว่าเป็นสิ่งสำคัญ ไม่เพียงต่อการดำรงชีวิต การเจริญเติบโต และการให้ผลผลิตของสัตว์เท่านั้น แต่พลังงานยังเป็นตัวกำหนดรายได้ และกำไรในการประกอบการอีกด้วย ระบบพลังงานที่รู้จักกันดีมี 4 ระบบดังที่บุญล้อม (2541) ได้รายงานไว้ว่าคือ total digestibility nutrient (TDN), digestible energy (DE), metabolizable energy (ME) และ net energy (NE) แต่ละระบบมีข้อดี ข้อเสีย และความยากง่ายในการศึกษาแตกต่างกันไป ในปัจจุบัน ประเทศไทยพัฒนาแล้วมีนิยมใช้พลังงานในรูปของ ME และ NE

การประเมินค่า ME ต้องใช้เครื่องมือที่ซับซ้อนในการวัดค่าแก๊สมีเทน และการบอนไดออกไซด์ ที่สัตว์ผลิตขึ้นมา ส่วนการประเมินค่า NE ไม่เพียงหาค่าแก๊สตั้งกล้ามเท่านั้นแต่ยังวัดความร้อนเพิ่ม (heat increment) ที่สูญเสียไปเนื่องจากหายใจและเมแทบอไลซ์อาหารอีกด้วย ดังนั้นค่าพลังงานดังกล่าวจึงยังไม่มีการวัดโดยตรงในประเทศไทย เพราะต้องใช้เครื่องมือที่มีราคาแพง ด้วยเหตุนี้การหาค่าพลังงานโดยวิธีทางห้องจีบจะเป็นทางเลือกหนึ่งในการศึกษา ซึ่งสามารถกระทำได้ดังนี้คือ

3.1 วัดค่าการย่อยได้ในตัวสัตว์ (*in vivo* digestibility) เป็นวิธีทางโภชนาที่ย่อยได้แล้วนำไปคำนวณหาค่าพลังงาน DE และ TDN

3.2 วัดปริมาณแก๊สที่เกิดขึ้น (*in vitro* gas production) โดยอาศัยหลักการที่ว่าการหมักย่อยอาหารโดยจุลินทรีย์ในกระบวนการส่วนหน้าจะทำให้เกิดแก๊ส ซึ่งปริมาณแก๊สมีสหสัมพันธ์อย่างสูงกับค่าการย่อยได้ของอินทรีย์วัตถุ และพลังงานในอาหารจึงสามารถนำมาใช้คำนวณค่าดังกล่าวได้ (บุญล้อม, 2541) การศึกษาวิธีนี้ทำโดยการซั่งตัวอย่างอาหารที่บดผ่านตะแกรงขนาด 1 มม. ประมาณ 200 มก. ใส่ลงในหลอดแก้ว syringe เติมสารละลาย rumen liquor buffer จำนวน 30 มล. นำไป incubate ที่อุณหภูมิ 39 องศาเซลเซียส ยานค่าแก๊สที่เกิดขึ้นที่ 24 ชั่วโมง นำไปคำนวณหาพลังงานในรูป ME และ NEL ตามวิธีการของ Menke and Stiengass (1988)

ค่าพลังงานเหล่านี้มีผู้ศึกษาวิจัยไว้บ้างแล้วโดยใช้วิธีดังกล่าวข้างต้น ได้แสดงไว้ในตาราง 2.13 จะเห็นได้ว่าส่วนใหญ่ ME และ NEL ที่คำนวณได้จาก DE มีค่าน้อยกว่าที่คำนวณได้จาก TDN แต่มีค่ามากกว่าที่คำนวณได้จาก gas test ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากการว่ามีปัจจัยเข้ามาเกี่ยวข้องหลายประการหนึ่งจากสภาพภูมิอากาศ สัตว์ทดลอง และวัตถุดิบอาหารสัตว์ที่มีความแตกต่างกันแล้ว สมการคำนวณที่ใช้คำนวณก็มีความแตกต่างกันด้วย ดังนั้นการประเมินค่าพลังงานในสัตว์เดียวอาจเป็นเรื่องที่มีลักษณะเฉพาะตัว และซับซ้อน

ตาราง 2.13 การประมาณพลังงาน ME และ NE ของอาหารหมายโดยวิธีต่าง ๆ

วัตถุดิน โภค	คำนวนจาก			วัด	เฉลี่ย ¹	อ้างอิง
	TDN	DE	เฉลี่ย		แก๊ส	
ต้นอ้อยแห้ง						ไกรสิทธิ
TDN (%)	66.48				66.48	(2543)
DE (Mcal/kgDM)	2.72	2.93			2.83	
ME (Mcal/kgDM)		2.51	2.23	2.37	2.51	2.44
NE (Mcal/kgDM)		1.51	1.39	1.45	1.51	1.48
เปลือกผักถัวเหลือง						อิทธิพล
TDN (%)	49.95				49.95	(2543)
DE (Mcal/kgDM)	2.37	2.20			2.29	
ME (Mcal/kgDM)		1.77	1.94	1.86	1.39	1.63
NE (Mcal/kgDM)		1.10	1.20	1.15	0.72	0.94
เปลือกและหัวโพดหมักร่วมกับรำสมฟอร์มอลิน						สถานศึกษา
TDN (%)	71.31				71.31	(2543)
DE (Mcal/kgDM)	3.05	3.14			3.10	
ME (Mcal/kgDM)		2.73	2.63	2.68	2.48	2.58
NE (Mcal/kgDM)		1.63	1.57	1.60	1.42	1.51
ข้าวโพดหมัก						นฤมล
TDN (%)	65.22				65.22	(2544)
DE (Mcal/kgDM)	2.72	2.88			2.80	
ME (Mcal/kgDM)		2.45	2.30	2.38	2.22	2.30
NE (Mcal/kgDM)		1.48	1.44	1.46	1.28	1.37
ฟางข้าว						เสาวลักษณ์
TDN (%)	49.92				49.92	(2542)
DE (Mcal/kgDM)	1.75	2.20			1.98	
ME (Mcal/kgDM)		1.77	1.32	1.55	1.45	1.50
NE (Mcal/kgDM)		1.10	0.85	0.98	0.84	0.91

¹ (ค่าเฉลี่ยจากศึกษาจากตัวสัตว์ + ค่าที่เกิดจากวัดปริมาตรแก๊ส)/2

4. ผลของพลังงานและโปรตีนในอาหารต่อโคนม

การวิเคราะห์สภาพในกระเพาะ瘤ของสัตว์เคี้ยวเอื้องให้เหมาะสม เช่นไรอกอชิเจน มี pH ค่อนข้างคงที่และอยู่ใกล้ 7 ตลอดจนมีการหมุนเวียนของสารอาหารอย่างสม่ำเสมอ นับว่าจำเป็นต่อการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ใน瘤men ซึ่งได้แก่ แบคทีเรีย, protozoa และเชื้อร้า เพราะจุลินทรีย์เหล่านี้ทำหน้าที่ย่อยอาหารเพื่อให้ได้พลังงาน และโปรตีนสำหรับพากมัน ในขณะเดียวกันสัตว์เคี้ยวเอื้องก็ได้ประโยชน์จากการนี้ด้วย (บุญล้อม, 2541) ดังนั้นจึงกล่าวได้ว่าจุลินทรีย์ใน瘤men และสัตว์เคี้ยวเอื้องมีการพึ่งพาอาศัยกันและกัน อีกทั้งกระบวนการต่าง ๆ ที่เกิดขึ้นใน瘤men ก็มีผลต่อสมรรถภาพการผลิตของสัตว์ด้วย ซึ่งกระบวนการดังกล่าวได้แก่

4.1 กระบวนการเมแทabolism carbohydrate (carbohydrate metabolism)

คาร์บอไฮเดรตเป็นแหล่งพลังงานที่สำคัญ และเป็นสารตั้งต้นในการสังเคราะห์ไขมัน และน้ำตาลในนม คาร์บอไฮเดรตแบ่งเป็น 2 จำพวกคือ พากแรกเป็นคาร์บอไฮเดรตประเภทเยื่อใย เช่น cellulose และ hemicellulose เป็นต้น เป็นเยื่อไพร์แลนีแม็จุลินทรีย์จะเข้าอยู่ในสลายได้อย่างช้า ๆ แต่มีความสำคัญต่อการกราดตุนการปีบตัวของผนัง瘤men ทำให้เกิดการเคี้ยวเอื้อง (rumination) ซึ่งเพิ่มการไหลเวียนของน้ำลายมาที่กระเพาะ瘤men เนื่องจากน้ำลายประกอบด้วย sodium bicarbonate และ phosphate salts จึงรักษา pH ของ瘤men ให้อยู่ในสภาพเป็นกลางไว้ได้นาน การขาดเยื่อไยไม่เพียงแต่จะทำให้ pH ลดลงซึ่งไม่เป็นผลดีต่อจุลินทรีย์ที่ย่อยเยื่อไยเท่านั้น แต่ยังทำให้ความเข้มข้นของเยื่อไยมันมลดลงได้อีกด้วย พากที่สองเป็นคาร์บอไฮเดรตที่ไม่ใช่เยื่อไย (เช่นแป้งและน้ำตาล) จะถูกน้ำลายย่อยได้อย่างรวดเร็วใน瘤men จึงเพิ่มประสิทธิภาพการให้พลังงานและเพิ่มการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ใน瘤men แต่อย่างไรก็ตามคาร์บอไฮเดรตประเทานี้ไม่สามารถกราดตุนการเคี้ยวเอื้องได้ถ้าได้รับมากเกินไปจะทำให้瘤men มีสภาพเป็นกรดซึ่งเป็นอันตรายต่อจุลินทรีย์และตัวสัตว์เอง

ดังนั้นความสมดุลระหว่างคาร์บอไฮเดรตประเทานี้ไม่ใช่เยื่อไย และคาร์บอไฮเดรตที่ไม่ใช่เยื่อไย จึงเป็นสิ่งจำเป็นในการให้อาหารโคนม ดังภาพ 2.3 ที่สรุปการเปลี่ยนรูปของคาร์บอไฮเดรตในขัยต่าง ๆ ของโคนม เช่น 瘤men, ตับ และต่อมน้ำนม อวัยวะเหล่านี้สำคัญต่อ carbohydrate metabolism

ในระหว่างการหมักของจุลินทรีย์ใน瘤men จะได้แก่ สมีเคน, คาร์บอนไดออกไซด์, ความร้อน และกรดไขมันระเหยได้ (volatile fatty acid, VFA) เช่น acetate, butyrate และpropionate ดังภาพ 2.3 กรดเหล่านี้จะถูกสัตว์เคี้ยวเอื้องดูดซึม และใช้เป็นแหล่งพลังงานหลักเพื่อการดำรงชีวิต และการให้ผลผลิต โดย acetate และ butyrate เป็นสารตั้งต้นในการสังเคราะห์ไขมัน ส่วน propionate เป็นสารตั้งต้นในการสังเคราะห์กลูโคสและแคลโตสในน้ำนม

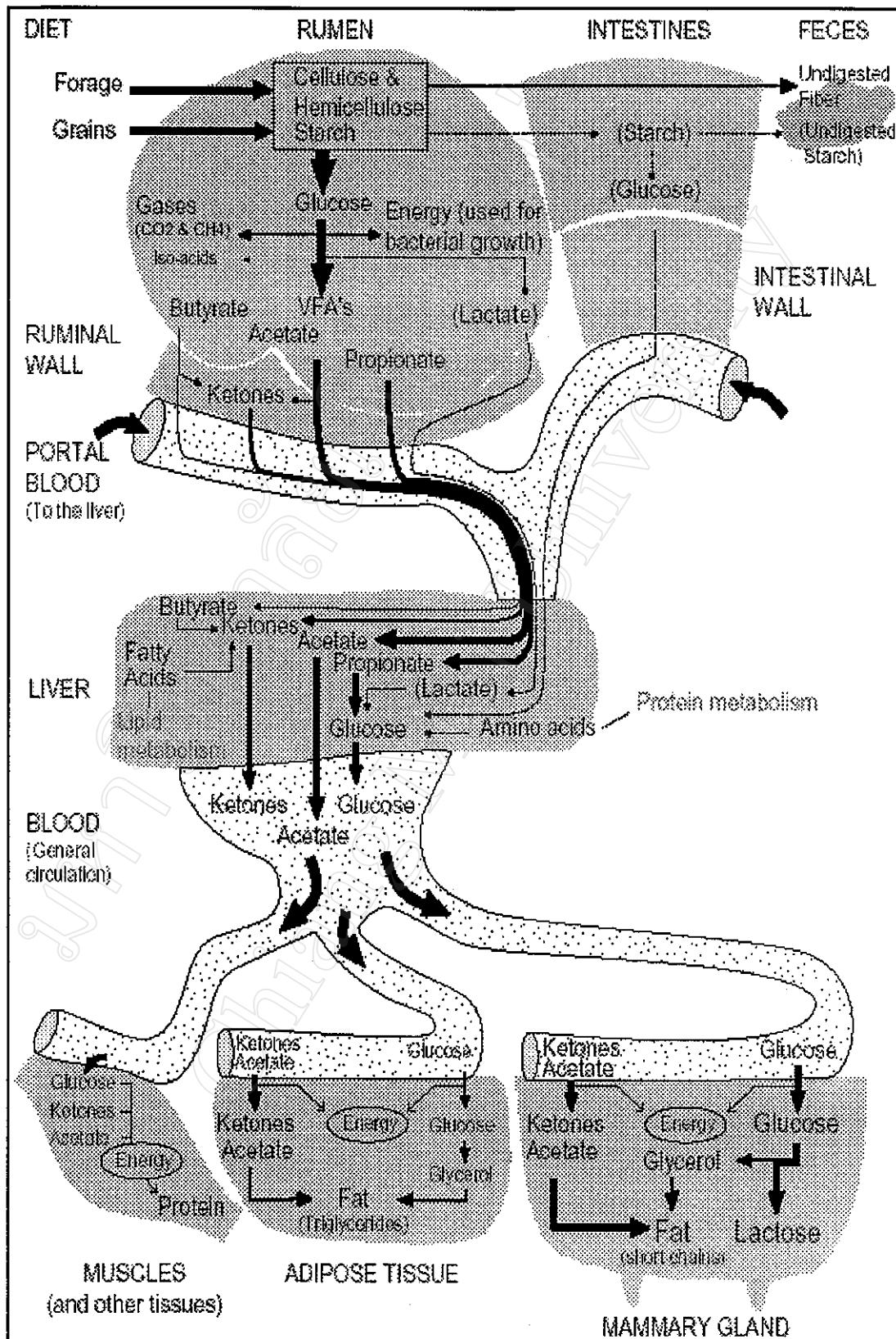
4.2 กระบวนการเมแทบอลิซึมของโปรตีน (Protein metabolism)

จากภาพ 2.4 จะเห็นได้ว่าโปรตีนในอาหารจะถูกย่อยโดยจุลินทรีย์ในรูเมนได้เป็นสารที่มีโมเลกุลเล็กลง เช่น เปปไทด์ และกรดอะมิโน ที่สุดได้เป็นแอมโมเนียและโครงสร้างคาร์บอน (NRC, 2001) ส่วน non-protein nitrogen เช่น ญูเรีย ที่ได้รับจากอาหาร และจากน้ำลายจะถูกย่อยลายได้เป็นแอมโมเนีย ถ้าแอมโมเนียในรูเมนมีน้อยเกินไปจะทำให้แบคทีเรียขาดแคลนในตัวเจนเพื่อการเจริญเติบโต เป็นเหตุให้การย่อยอาหารลดลง แต่ถ้าแอมโมเนียมากเกินไปจะเกิดการเป็นพิษซึ่งนำไปสู่การสูญเสีย

การที่แบคทีเรียจะใช้แอมโมเนียเพื่อการเจริญเติบโตได้เพียงได้ขึ้นอยู่กับพลังงานที่ได้จากการกระบวนการหมักย่อย กล่าวคือถ้ามีพลังงานไม่เพียงพอ จุลินทรีย์จะย่อกรดอะมิโนเหล่านี้เพื่อใช้เป็นแหล่งพลังงานทดแทน เป็นเหตุให้แอมโมเนียในรูเมนมีปริมาณสูงขึ้น ซึ่งแอมโมเนียเหล่านี้จะถูกตับเปลี่ยนให้อยู่ในรูปของญูเรีย แล้วปลดปล่อยศูนย์เลือด น้ำนม และปัสสาวะในความเข้มข้นสูง (Roseler et al., 1993) Ferguson and Chalupa (1989) ได้รายงานว่าญูเรียที่เพิ่มขึ้นนี้มีผลเสียต่อความสมบูรณ์พันธุ์ของสัตว์ อีกทั้งยังเพิ่มตันทุนการผลิต ตลอดจนทำให้การใช้พลังงานมีประสิทธิภาพต่ำลง (Higginbotham et al., 1989) ในทางตรงข้ามหากมีพลังงานเพียงพอ แต่มีแอมโมเนียมากจะทำให้ bacteria มีการเจริญเติบโตได้ไม่ดี มีการย่อยอาหารได้ลดลง ทำให้สัตว์มีผลผลิตลดลง

4.3 ผลผลิตจากการหมักย่อยต่อปริมาณและองค์ประกอบของน้ำนม

ดังที่ได้กล่าวมาแล้วว่าจุลินทรีย์เป็นหัวแหล่งพลังงานและโปรตีนของสัตว์เดียวเชื่องด้วยเหตุนี้จึงมีความพยายามที่จะศึกษาผลที่เกิดจากการหมักย่อยของจุลินทรีย์ต่อผลผลิตในด้านต่าง ๆ ดังที่ Sawal and Kurar (1998) ได้ร่วบรวมผลของ acetate, propionate, butyrate, glucose, amino acids และ long chain fatty acids ไว้ในตาราง 2.14 จะเห็นได้ว่าการเพิ่ม acetate, glucose และ amino acids มีผลให้ผลผลิตน้ำนมเพิ่มขึ้น สำหรับการให้ acetate, butyrate และ long chain fatty acids มีผลให้ไขมันนมเพิ่มขึ้น และการให้ propionate และ amino acids มีผลให้โปรตีนเพิ่มขึ้น เป็นต้น จากตาราง 2.14 อย่างไรก็ได้ในการทดลองของ Miettinen and Huhtanen (1996) พบว่าการฉีด propionate ทำให้ปริมาณนมเพิ่มขึ้น โดยสรุปแล้วผลผลิตจากการหมักย่อยในรูเมนมีผลต่อทั้งองค์ประกอบทางเคมีและปริมาณน้ำนม ซึ่งสามารถอธิบายได้ด้วยกลไกทางชีวเคมีดังภาพ 2.5



ການມາດ Carbohydrate metabolism in dairy cows (Wattiaux.,no date)

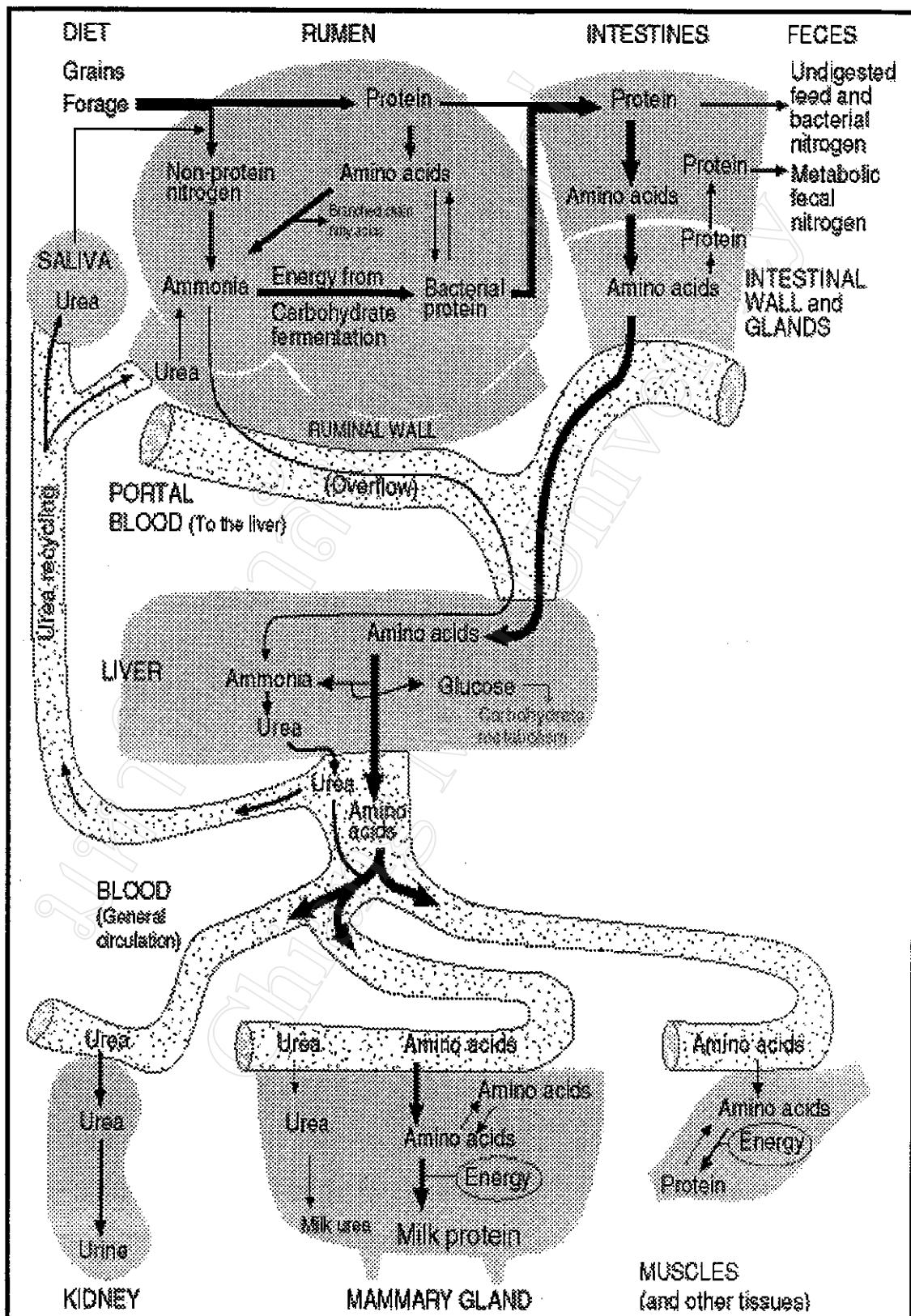
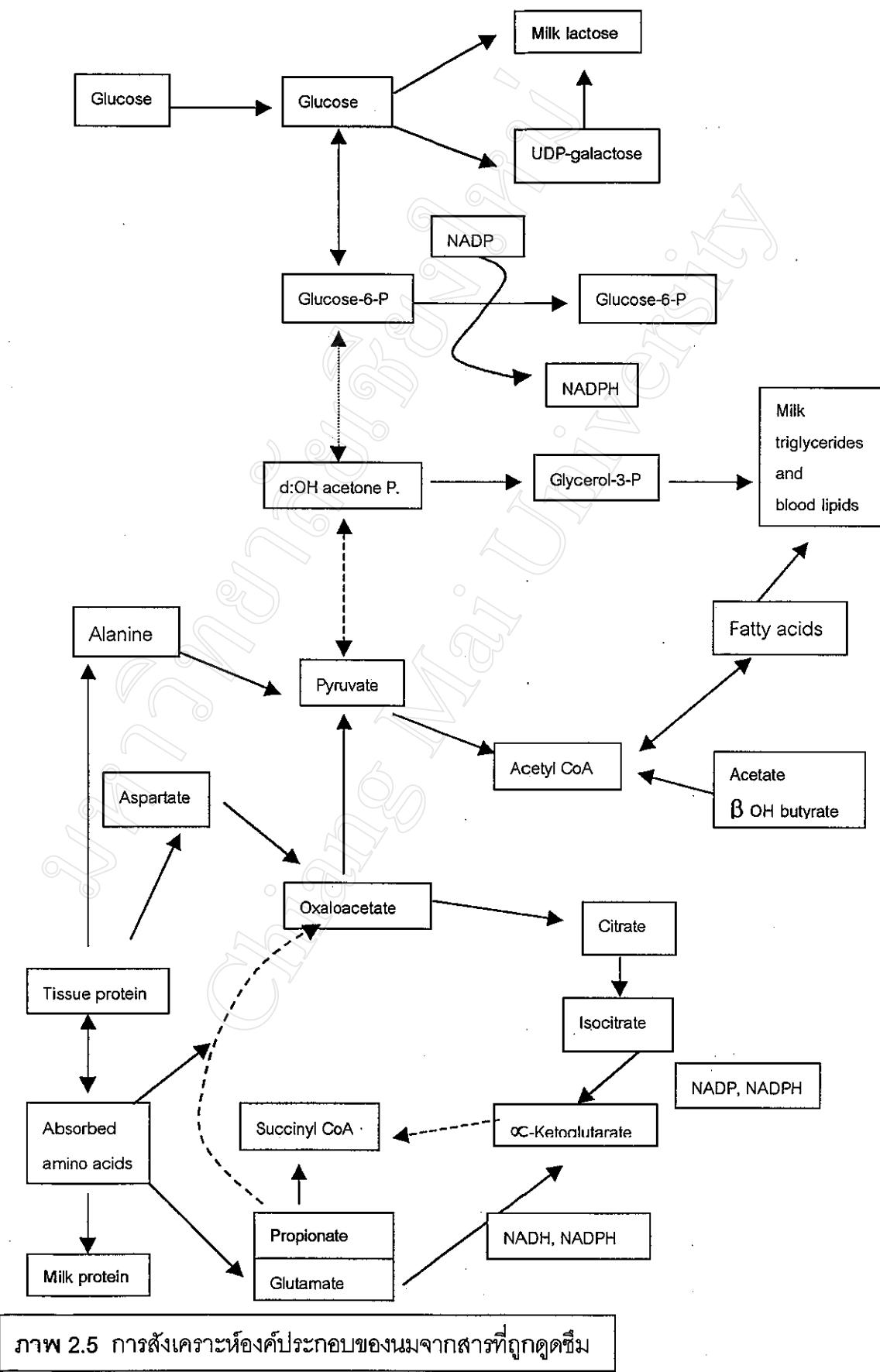


FIGURE 2.4 Protein metabolism in dairy cows (Wattiaux.,no date)



ตาราง 2.14 การให้ผลผลิตจากการหมักย่อยในรูเมนที่มีผลปริมาณและองค์ประกอบของน้ำนม

Product of digestion	Main site of absorption	Response to change in supply (% of control)			
		milk yield	fat	protein	lactose
Acetate	Rumen ¹	+8.3	+8.9	-1.2	+2.1
Propionate	Rumen ¹	-1.6	-8.3	+6.5	+0.8
Butyrate	Rumen ¹	-4.9	+14.2	+2.2	+2.2
Glucose	Small intestine ²	+5.5	-10.3	-1.1	+0.9
Amino acids	Small intestine ²	+7.2	-2.5	+5.9	+0.5
Long chain fatty acid	Small intestine ³	+2.1	+13.1		

ที่มา: Sawal and Kurar (1998)

¹ Rook and Balch (1961), Rook *et al.* (1965) intra – ruminal infusions.

² Thomas and Chamberlain (1984) intra – abomasal infusions.

³ Story *et al.* (1969a, b) intra – venous infusions.

ตาราง 2.15 ผลการเสริมโปรตีนของการให้ผลผลิตของโค Holstein-Friesian ที่ได้รับหญ้าหมักเป็นอาหารหยาบช้ำน

Parameter	Crude protein (g/kgDM)			
	120	160	200	240
Silage DM intake (kg)	7.5	8.0	8.5	9.2
Total DM intake (kg)	16.5	17.1	17.6	18.2
DE intake (MJ)	222	232	239	250
CP intake (kg)	2.09	2.52	2.93	3.31
Animal performance				
Milk yield (kg)	23.7	25.4	26.1	27.2
Solids-corrected milk (kg)	23.3	24.6	25.2	26.1
Fat yield (g)	973	1008	1031	1062
Protein yield (g)	732	791	818	857
Lactose yield (g)	1099	1169	1194	1245
Milk composition (g/kg)				
Fat yield	41.1	39.9	39.4	39.0
Protein yield	30.9	31.2	31.4	31.6
Lactose yield	46.3	46.0	45.7	45.9

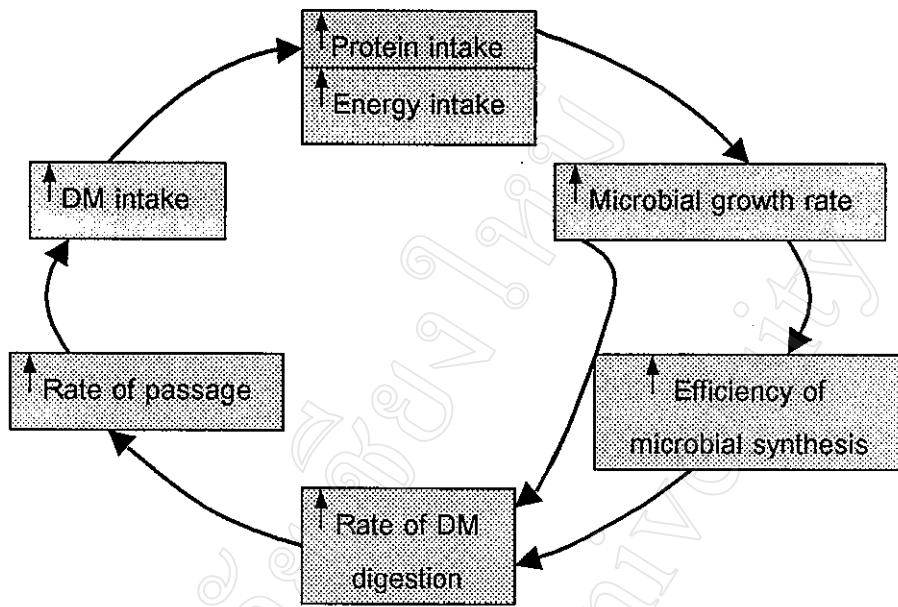
ที่มา: Aston *et al.* (1994)

4.4 ผลของอาหารต่อปริมาณและองค์ประกอบของน้ำนม

นอกจากการวิเคราะห์สภาพต่าง ๆ ในกระเพาะชูเมนให้เหมาะสมกับการเจริญเติบโตและการทำกำจัดของจุลินทรีย์จะเป็นสิ่งสำคัญต่อสัตว์ดีเยี่ยวอีกด้วย อาหารที่โคได้รับโดยเฉพาะระดับโภชนา อัตราส่วนของอาหารขั้นต่ออาหารหายใจ ระดับเยื่อยในอาหารรวมถึงแหล่งของวัตถุคือก็มีความสำคัญต่อการให้ผลผลิตของโคism และองค์ประกอบของน้ำนมเช่นเดียวกัน

4.4.1 ระดับโปรตีนในอาหาร

Aston *et al.* (1994) ได้ศึกษาผลของการเสริมโปรตีน 4 ระดับแกะโค Holstein-Friesian ที่ได้รับหน้าหมักเป็นอาหารหายใจชูน้ำพบร่วมกับการเพิ่มโปรตีนสูงขึ้นมีผลทำให้ผลผลิตของน้ำนมเพิ่มขึ้น (ตาราง 2.15) สมดคล้องกับหลาย ๆ งานทดลอง เช่น Sutton *et al.* (1994); Rinne *et al.* (1999); Lees *et al.* (1990) และ Moorby *et al.* (1996) ที่เป็นเช่นนี้อาจเนื่องมาจากการเหตุผล 2 ประการคือ ประการแรกเป็นการปรับปรุงด้านพลังงานดังที่ Macleod *et al.* (1984) ได้กล่าวว่าเมื่อจุลินทรีย์ในชูเมนได้รับในตรารเจนเพียงพอแล้วจะสามารถย่อยอย่างเยี่ยม และโภชนาอีนได้ดี ผลงานให้สัตว์มีการกินอาหารได้สูงขึ้น และได้รับพลังงานมากขึ้น โดยสังเกตได้จากการกินวัตถุแห้งของหน้าหมัก การกินได้ของ DE และการกินได้ของ CP ที่เพิ่มขึ้น นอกจากนี้ Nocek and Russell (1988) ได้ให้เหตุผลสนับสนุนผลการทดลองดังกล่าวดังภาพ 2.6 เหตุผลประการสองคือการเสริมโปรตีนทำให้มีกรดอะมิโนในผ่านไปยังลำไส้เล็กมากขึ้น โดยเฉพาะ aspartate และ glutamate จะถูกเปลี่ยนเป็น oxaloacetate ซึ่งเป็น intermediate ทั้ง tricarboxylic acid (TCA) cycle และ gluconeogenesis ส่งผลให้มีการสังเคราะห์กลูโคสเพื่อเป็นแหล่งพลังงานมากขึ้น (Lees *et al.*, 1990) การที่มีกลูโคสใน mammary gland เพิ่มขึ้นนี้ทำให้มีการสังเคราะห์แอลกออลสูงขึ้น และมีการผลิต glycerol และ NADPH สำหรับการสังเคราะห์ไขมันเพิ่มขึ้น (Metcalf *et al.*, 1994) นอกจากนี้ oxaloacetate ที่เพิ่มขึ้นบางส่วนจะผ่าน TCA cycle เปลี่ยนเป็น acetyl CoA ซึ่งเป็นสารตั้งต้นสำหรับการสังเคราะห์ไขมันในน้ำนม



ภาพ 2.6 ผลการเสริมโปรตีนต่อการใช้ประยุกต์ของอาหารในรูเมน (Nocek and Russell, 1988)

4.4.2 ระดับและประเภทของการนำไปใช้เดรตในอาหาร

เนื่องจากว่าการนำไปใช้เดรตเป็นแหล่งพลังงานของจุลินทรีย์และสัดสวนี้อึ่ง ดังนั้น VFA ที่เกิดในรูเมนจึงมีผลอย่างมากต่อปริมาณและองค์ประกอบของน้ำนม โดยสูตรอาหารที่มีเยื่อไผ่สูงจะมีความเข้มข้นของ butyrate และ acetate เพิ่มขึ้นทำให้ acetate/propionate (A/P) มีอัตราสูงขึ้น เป็นสาเหตุให้น้ำนมมีปริมาณไขมันนมสูง แต่ผลผลิตนมลดลง ดังแสดงในตาราง 2.16 ในทางตรงข้ามการเพิ่มการนำไปใช้เดรตที่หมักอยู่ได้ร่ายในรูปของอาหารข้นจะทำให้จุลินทรีย์ประเภทที่ใช้แบ่ง (amylolytic bacteria) เจริญเติบโตได้ดี ผลิต propionate ออกมากในขณะที่ cellulolytic bacteria มีกิจกรรมลดลง ทำให้การผลิต acetate และ butyrate มีน้อยลง เป็นเหตุให้อัตราส่วนของ A/P ลดลง ดังจะสังเกตได้จากการทดลองของ Rinne et al. (1999) ที่ได้ศึกษาผลของระดับอาหารข้นเป็นแหล่งพลังงานต่อการให้ผลผลิตของโคนมที่ได้รับหญ้าหมักเป็นอาหารขยายฐานพบว่าเมื่อให้อาหารข้นเพิ่มขึ้น ทำให้ β -hydroxy-butyrate มีแนวโน้มลดลง เมื่อจากมีการย่อยได้ขึ้น NDF ลดลง ในขณะที่ระดับกาลูโคสในเลือดมีแนวโน้มสูงขึ้นเป็นเหตุให้ %ไขมันนมลดลง แต่มี %แคล็คโตสและผลผลิตน้ำนมเพิ่มขึ้น (ตาราง 2.17) นอกจากนี้ยังมี %โปรตีนในน้ำนมเพิ่มขึ้นด้วย ซึ่ง %โปรตีนที่เพิ่มขึ้นนี้ Miettinen and Huhtanen (1996) ให้เหตุผลไว้ว่าการที่ propionate เพิ่มขึ้นส่งผลให้การสร้างสารห์กาลูโคสมากขึ้น ทำให้ลดการนำกรดอะมิโนเข้า aspartate และ alanine มาใช้ในกระบวนการ glucogenesis จึงเป็นเหตุให้มีกรดอะมิโนเหลือเพื่อสร้างโปรตีนในนมเพิ่มขึ้นดังแผนภาพ 2.5

ตาราง 2.16 ผลของระดับเยื่อไผ่ต่อ VFA และผลผลิตนม

Fibre level	TVFA (mM/L)	A/P	(A+B) P	MY (kg)	FCM (kg)	Milk fat (%)	Roughage	Reference
%NDF								
31	131.9	3.5	3.9	27.0	22.7	2.86	Alfalfa hay	Beauchemin
34	147.6	4.0	4.5	26.8	23.2	3.08		(1991)
37	147.3	4.8	5.4	25.0	22.8	3.30		
%ADF								
21.6	145.0	3.1	3.7				Com silage	Kung <i>et al</i>
19.7	120.0	2.8	3.2					(1992)

ที่มา: Sawal and Kurar (1998)

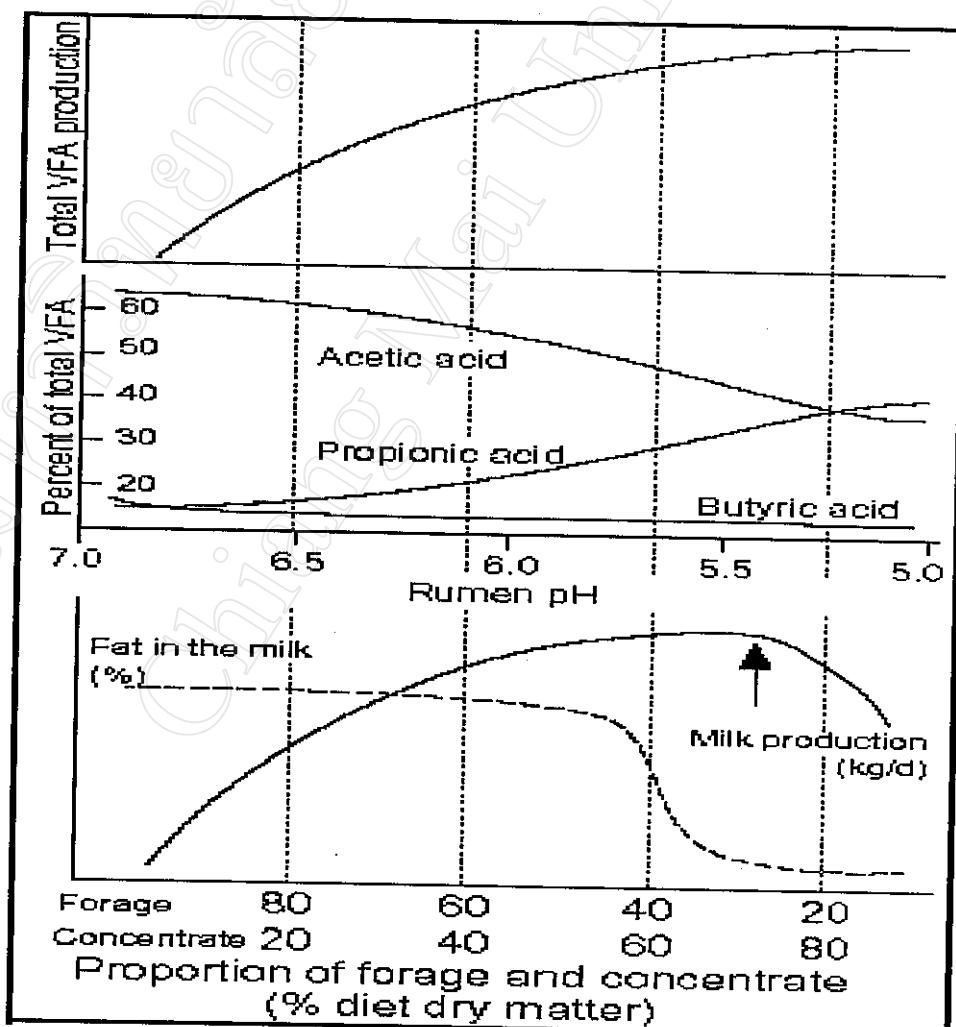
ตาราง 2.17 ผลของระดับอาหารขั้นต่อสมรรถภาพการผลิตของโค องค์ประกอบของน้ำนม การย่อยได้ของไนโตรเจนในอาหาร และสารในเลือด

	Concentrate (kg/day)	
	7	10
Animal performance		
Milk yield (kg/day)	25.2 ^a	26.5 ^b
Energy-corrected milk (kg/day)	28.3 ^a	29.7 ^b
Protein yield (g/day)	822 ^a	885 ^b
Fat yield (g/day)	1265	1315
Lactose yield (g/day)	1212 ^a	1272 ^b
Milk composition (g/kg)		
Protein yield	32.9 ^a	33.7 ^b
Fat yield	50.5	49.8
Lactose yield	48.1	48.1
Urea (mmol/l)	3.70 ^a	3.33 ^b
Apparent diet digestibility		
Organic matter	0.763	0.760
Crude protein	0.708	0.702
Neutral detergent fiber	0.715 ^a	0.693 ^b
Blood metabolites (mmol/l)		
Glucose	2.89	2.96
β-hydroxy-butyrate	1.45	1.39
Urea	3.82 ^a	3.44 ^b

ที่มา: Rinne *et al.* (1999)

4.4.3 อัตราส่วนอาหารขันต่ออาหารทราย

การย่อยสลายอาหารขันโดยจุลินทรีย์ในกระเพาะรูเมนจะได้ propionate เป็นส่วนใหญ่ ในขณะที่การย่อยสลายอาหารทรายได้ acetate และ butyrate เพิ่มขึ้น ในทางวิชาการแล้ว propionate จะถูกโคดูดซึมไปใช้เป็นสารตั้งต้นของการสังเคราะห์ glucose และ lactose ในน้ำนม ส่วน acetate และ butyrate นั้นถูกโคนำไปใช้เป็นสารตั้งต้นในการสร้างไขมัน ดังนั้นการเพิ่มสัดส่วนอาหารขันให้สูงขึ้น จึงทำให้อัตราส่วนของ A/P ลดลง เป็นผลให้ปริมาณน้ำนมสูงขึ้นแต่มีเบอร์เทนต์ไขมันลดลง ดังตาราง 2.18 และ 2.19 (Sawal and Kurar, 1998) สองคอลัมน์กับที่ Wattiaux. (no date) ได้อธิบายไว้ดังภาพ 2.9 นอกจากนี้ยังให้คำแนะนำว่าการใช้อาหารขันมากเกินไปจะส่งผลให้ปริมาณน้ำนมลดลงเนื่องมาจากการในรูเมนมี pH ต่ำจนยับยั้งการทำงานของจุลินทรีย์



ภาพ 2.7 Effect of diet composition on ruminal VFA and milk production (Wattiaux.,no date)

ตาราง 2.18 อัตราส่วนของอาหารขั้นต่ออาหารหายาบที่มีผลต่อปริมาณกรดไขมันระเหยได้

C/R ration	TVFA (mM/L)	A/P	(A+B) P	Constitution of diet	Reference
0.25	83.5	3.6	4.2	Wheat straw as roughage	Goetch and Galyean (1982)
0.75	79.1	3.1	3.7		
0.67	88.9	3.0	3.7	Good quality alfalfa hay as roughage	De Peters and Kesler (1980)
0.80	100.6	3.0	3.7		
1.00	105.1	2.7	3.4		
0.15	78.0	2.7	3.5	Pearl millet silage	Chauhan <i>et al.</i> (1994)
0.25	84.5	2.3	2.7	and rye grass hay as roughage	
0.50	98.4	1.8	2.5		

ที่มา: Sawal and Kurar (1998)

ตาราง 2.19 อัตราส่วนของอาหารขั้นต่ออาหารหายาบที่มีผลต่อปริมาณน้ำนมและไขมันในน้ำนม

C/R ration	MY (kg)	FCM (kg)	Milk fat (%)	Constitution of diet	Reference
0.50	10.9	11.7	4.46	Wheat straw as roughage	Patel and Sharma (1983)
0.65	11.8	12.4	4.41		
0.525	19.1	17.2	3.32	Wheat straw as roughage	Blair <i>et al.</i> (1974)
0.675	20.1	17.0	2.93		
0.825	20.3	15.6	2.51		
0.40	20.4		3.50	Maize based conc. mix.	Flatt <i>et al.</i> (1969)
0.60	20.9		3.00		
0.80	18.1		2.70		
0.60	18.9		4.04	Cereal ground maize in conc. mix.	Sutton <i>et al.</i> (1980)
0.90	15.6		2.97		

ที่มา: Sawal and Kurar (1998)

4.4.4 ผลของพลังงานและโปรตีน

Sutton *et al.* (1994) ได้ศึกษาผลของระดับพลังงานและโปรตีนในอาหารขั้นต่อสมรรถภาพการผลิต โดยโคนมกินหญ้าหมักอย่างเต็มที่ จัดแผนการทดลอง 2x2 factorial arrangement

คือปัจจัยแรกเป็นอาหารชั้น 2 ระดับ ปัจจัยสองเป็นโปรตีน 2 ระดับ ผลการทดลองพบว่าการเพิ่มพลังงานหรือโปรตีนอย่างใดอย่างหนึ่ง หรือทั้งสองมีผลให้ผลผลิตนมและพลังงานที่ยอดได้เพิ่มสูงขึ้น ดังตาราง 2.20

ตาราง 2.20 ผลของการให้อาหารชั้น 3 หรือ 6 กิโลกรัม และเสริมด้วยโปรตีน 600 หรือ 1200 กรัม/วัน ต่อการกินได้ พลังงานย่อยได้ องค์ประกอบและปริมาณเนื้ามของโคที่ได้รับหญ้ามากเต็มที่

Dietary treatment kg concentrate/g cp	Treatment groups (amount/day)				Main effects	
	3/600	3/1200	6/600	6/1200	Energy	Protein
Dry matter intake (kg/day)	15.4	16.3	16.7	17.2	**	*
DE intake (MJ/day)	234	243	239	260	*	**
Milk (kg/day)	18.2	21.0	19.7	23.0	**	***
Composition (g/kg)						
Fat	44.1	43.0	47.0	44.8	ns	ns
Protein	33.2	35.4	47.0	44.8	*	***
Lactose	45.6	45.9	46.9	46.5	**	ns

ที่มา: Sutton *et al.* (1994)

5. ความต้องการพลังงานและโปรตีนของโคนมลูกผสมขาวดำ

การให้อาหารโคนมที่มีประสาทอิภารพควรคำนึงถึงความสมดุลของไนโตรเจนโดยเนพาะโปรตีน และพลังงาน ไม่เพียงแต่เพื่อความต้องการของโคเท่านั้น แต่ควรคำนึงถึงความต้องการของจุลินทรีย์ ในรูเมนด้วย (Herrera-Saldana *et al.*, 1990) การคำนวนสูตรอาหารที่ถูกต้อง ต้องคำนึงถึงส่วนประกอบทางเคมี และคุณค่าทางไนโตรเจนวัดถูกต้องทั้งอาหารหยาบและอาหารชั้น บริษัทอาหาร ที่กินได้ ตลอดจนความต้องการของสัตว์ด้วย ในปัจจุบันข้อมูลเหล่านี้มีการวิจัยไว้น้อยมากสำหรับประเทศไทย การอาศัยข้อมูลจากต่างประเทศมักมีจุดอ่อนในแง่ที่พืชอาหารสัตว์ที่ใช้ในประเทศไทย ต่างจากของต่างประเทศทั้งในแง่ของชนิดและพันธุ์ สภาพดินฟ้าอากาศ การปฏิบัติดูแล อาชญากรรม เก็บเกี่ยว และการเก็บรักษาที่แตกต่างกัน ตลอดจนตัวสัตว์เองอาจมีความต้องการอาหารต่างกัน เนื่องจากเป็นพันธุ์ลูกผสม สภาพของระบบนิเวศน์ในภูมิภาค (Preston, 1995) การจัดการเลี้ยงดู และสภาพดินฟ้าอากาศ เป็นต้น

สมคิด และนุญล้อม (2540) ได้แนะนำว่าระดับไนโตรเจนที่โคนมลูกผสมขาวดำให้มีระดับต่ำ (10-14 กก./วัน), ปานกลาง (15-20 กก./วัน) และสูง (21-30 กก./วัน) ต้องการในสูตรอาหารรวม (completed diet) คือความมีพลังงาน (TDN) ท่ากับ 64, 67 และ 67% และมีโปรตีนเท่ากับ 14, 16 และ 16% ตามลำดับ ซึ่งต่ำกว่าระดับที่แนะนำโดย NRC (1988) เล็กน้อย แต่ควรมีเยื่อไข่ใน

อาหารรวมสูงกว่าข้อแนะนำของ NRC (1988) ส่วนแร่ธาตุ และวิตามินในอาหารรวมนั้นควรเท่ากับที่ NRC (1988) ได้กำหนดไว้ อย่างไรก็ต้องให้สูตรอาหารตามระดับที่กล่าวมา สามารถใช้ได้กับฟาร์มที่มีการจัดการที่ดีเท่านั้น เพราะเมื่อให้โภณมได้รับสูตรอาหารที่มีโปรตีนต่ำกว่า NRC (1988) 9% และมีโซนะอื่นตรงตามที่ NRC (1988) กำหนด ดังที่ได้แนะนำไว้ พบว่ามีผลลดน้ำนมลดลง และการผสมติดมีแนวโน้มลดลง ดังตาราง 2.21 ผลการทดลองนี้ความต้องคล้องกับที่ Preston (1995) ได้ให้คำแนะนำไว้ว่าสัตว์เคี้ยวเอียงในเขตวัยไม่มีปัญหาการขาดพลังงานแม้จะได้รับอาหารหายาที่มีเยื่อไยสูง แต่เนื่องจากองค์ประกอบทางโภชนาณไม่สูง โดยเฉพาะโปรตีนจึงมักพบเสมอว่าการใช้ประโยชน์ของอาหารมีประสิทธิภาพไม่ดีพอ แต่เมื่อได้รับสูตรอาหารที่มีความสมดุล (balancing nutrient) ก็สามารถแก้ปัญหาดังกล่าวได้ แต่ในเรื่องสัดส่วนของโปรตีนต่อหน่วยพลังงานนั้นพบว่าสัตว์เคี้ยวเอียงในเขตวัยมีความต้องการสูงกว่าสัตว์ในเขตหน้า ดังนั้นอาจกล่าวได้ว่าโภณมในประเทศไทยมีความต้องการพลังงานเท่ากับที่ NRC (1988) กำหนด แต่อาจต้องการโปรตีนมากกว่าหรือเท่ากับที่ NRC (1988) ได้แนะนำไว้

ตาราง 2.21 ปริมาณน้ำนมดิบ (กก./ต่อตัวต่อวัน) ของผุ่งโคริดนม 1450 ตัว ที่ได้รับอาหารหายาบคุณภาพดี เป็นหลัก เสิร์ฟด้วยอาหารข้นซึ่งมีโปรตีน 20 % และโปรตีน 18 %

หลังจากเริ่มใช้เดือน	อาหารข้นโปรตีน 20 %	อาหารข้นโปรตีน 18 %
1	13.84	13.09
2	14.27	12.54
3	14.17	12.61
4	14.41	12.90
ค่าเฉลี่ย \pm SD	14.2 ± 0.24	12.8 ± 0.26

หมายเหตุ A = ตันข้าวโพดสดหั่นตัน, ตันข้าวโพดหมัก, หญ้ารูซีแห้ง ปริมาณ 15:10:1 กก./ตัว/วัน

ที่มา : Promma et.al (1998a)

อย่างไรก็ตามมีผู้ศึกษาหาความต้องการพลังงานและโปรตีนของโภณมลูกผสมขาวดำไว้บ้าง โดยศึกษา 2 ปัจจัยเป็น 2×2 factorial arrangement โดยปัจจัยหนึ่งคือพลังงาน และอีกปัจจัยหนึ่งคือโปรตีน ภายใต้สภาพภูมิอากาศและใช้อาหารหายาในประเทศไทย ดังที่รัชนีกรและวิศิษฐ์พิ (2544) ใช้ชานอ้อยปรับปรุงด้วยโซเดียมไฮดรอกไซด์เป็นอาหารหายาหลัก และกังวานและคงะ (2544) ใช้หญ้าอุดบพาสพาลั่มน้ำเป็นอาหารหายาหลัก ตลอดจนเกียรติศักดิ์และวิศิษฐ์พิ (2544) ใช้ฟางข้าวหมักด้วยน้ำร้อนเป็นอาหารหายาหลัก ผลการทดลองได้แสดงไว้ในตาราง 2.22 จะเห็นได้ว่าโดยสรุปแล้วพลังงานและโปรตีนไม่มีปฏิสัมพันธ์กัน

เมื่อพิจารณาแยกเป็นแต่ละปัจจัยพบว่าการเพิ่มพลังงานมากกว่าที่ NRC กำหนด (1.1 หรือ 1.2 เท่า) ทำให้ปริมาณและองค์ประกอบของนมมีแนวโน้มลดลง ผลดังกล่าวขัดแย้งกับการทดลองของ Gaynor *et al.* (1995) ที่ได้ให้เหตุผลว่าโคที่ได้รับพลังงานสูงขึ้น จุลินทรีย์ในกระเพาะหมักมีการย่อยสลายอาหารดีขึ้น เกิดการดูมันระหว่างได้และผลผลิตน้ำนมมากขึ้น ความแตกต่างนี้อาจเนื่องมาจากการต้องการของสัตว์ สภาพภูมิอากาศ และคุณค่าโภชนาชของวัตถุดิบโดยเฉพาะวัตถุดิบนำจะเป็นเหตุผลที่เป็นไปได้ก่อถ้วนคืออาหารหลายที่ใช้มีคุณภาพปานกลาง การเพิ่มพลังงานมากกว่าที่ NRC กำหนดสำหรับโคที่ให้นม 12 – 15 กิโลกรัมต่อวัน นั้นจำเป็นต้องใช้อาหารขั้นมาก ด้วยเหตุนี้อาจจะเป็นไปได้ที่ร่างกายพร้อมมีความเป็นกรดสูง ทำให้จุลินทรีย์ทำงานได้ไม่ดี ซึ่งจะสังเกตได้จากการทดลองของรัชนีกรและวิศิษฐ์พิร (2544) studied ลองกับกังวานและคณะ (2544) แต่ขัดแย้งกับเกียรติศักดิ์และวิศิษฐ์พิร (2544) ที่ทดลองกับโคที่ให้นม 6–9 กิโลกรัมต่อวัน

ส่วนการเพิ่มไปรตีนมากกว่า NRC ทำให้ปริมาณและองค์ประกอบนมมีแนวโน้มลดลง ที่เป็นเช่นนี้อาจเนื่องมาจากการว่าโคนนมลูกผสมมีความต้องการไปรตีนเท่าที่ NRC กำหนด การเพิ่มไปรตีนมากเกินทำให้ประสิทธิภาพการใช้ประโยชน์ของพลังงานสำหรับโคนนมลดลง ผลการทดลองดังกล่าวขัดแย้งกับงานวิจัยของ Promma *et al.* (1998) และ Rinne *et al.* (1999) ซึ่ง Nocek and Russell (1988) และ Lee *et al.* (1990) ได้ให้เหตุผลว่าการเพิ่มไปรตีนทำให้จุลินทรีย์มีแหล่งไนโตรเจนเพียงพอสำหรับการเจริญเติบโต และมีการย่อยอาหารดีขึ้น สงผลให้สัตว์ได้รับพลังงานและการกินได้สูงขึ้น นอกจากนี้ยังทำให้กรดอะมิโนในเหล้าผ่านไปยังลำไส้มากขึ้น สัตว์ได้รับกรดอะมิโนสูงขึ้นด้วย

ตาราง 2.22 គារមិត្តភករាងសំងាននៃប្រព័ន្ធឌីសាមុទ្ធសម្រាប់ធ្វើការរហមាបន្ទិចចាំថ្ងៃ

Roughage	Performance Kg/day	Energy 0.9 1.0 0.9 1.0	Protein 1.0 1.1 1.0 1.1	Energy 1.0 1.1 1.0 1.1	Protein 1.0 1.2 1.0 1.2	Energy 1.0 1.2 1.0 1.2	Protein 1.0 1.2 1.0 1.2
NaOH treated bagasse	Milk	13.0	14.1	13.8	12.1	11.3	12.2
	Fat	.557	.576	.582	.551	.543	.518
ស៊ីវិតិមិនុយទ្រ	CP	.408	.437	.428	.417	.387	.376
(2544)	SNF	1.119	1.218	1.160	1.177	1.043	.985
Ubon paspalum	Milk	-	-	-	-	-	11.92
Grass silage	Fat	-	-	-	-	-	11.64
កំរាយនិលជន	CP	-	-	-	-	-	11.99
(2544)	Lactose	-	-	-	-	-	11.57
	SNF	-	-	-	-	-	0.53
Urea treated	Milk	8.26	9.38	8.76	8.90	6.86	8.24
Rice straw	Fat	0.34	0.40	0.37	0.37	0.31	0.32
កើមរិតកំណែវិមិនុយ	CP	0.27	0.30	0.28	0.28	0.21	0.25
(2544)	SNF	0.69	0.80	0.75	0.74	0.54	0.61
ទម្ងាយឆេទ: 0.9, 1.1 និង 1.2 គីឡូ ការប្រើប្រាស់បញ្ហាផលសាងសង់នៅក្នុងតាមសម្រាប់ការសម្រាប់អាលុយ NRC (1.0)							
						1.09	1.06
						1.10	1.05