

## บทที่ 2

### การตรวจเอกสาร

#### ข้อมูลทั่วไปของกระถิน

วงศ์ (Family) : Leguminosae

Sub-family : Mimosoideae

ชื่อวิทยาศาสตร์ : *Leucaena leucocephala* (Lam.) de Wit

ชื่อเดิม : *Leucaena glauca* (L.) Benth.;

*Mimosa glauca* (L.); *Acacia glauca* (L.) Moench; *Mimosa leucocephala* (L.)

ชื่อสามัญ (Common names) : Koa haole (Hawaii), leucaena (Australia, UK), vaivai (Fiji), ipil-ipil (Philippines), lead tree (Caribbean), tan-tan (Virgin Islands), jumbie bean (Bahamas), acacia bella rosa (Colombia), aroma blanco (Cuba), hediondilla (Puerto Rico), wild tamarind (West Indies), lamtoro (Indonesia), guaje (Mexico) ประเทศแทนบอมเมริกากลาง เรียก huaxin (Brewbaker, 1995) ส่วน ในประเทศไทย เรียก กระถิน

กระถินเป็นพืชที่มีถิ่นกำเนิดในเมริกากลาง และมีการกระจายไปสู่ส่วนต่าง ๆ ของโลกใน เกลาต์อมา เริ่มกระจายมาแบบเชิงและประเทศในเขตต้อนหัวใจเมืองเปรูเป็นมาปีครองฟิลิปปินส์ ระหว่างปี ค.ศ. 1565-1825 กระถินมี 2 สายพันธุ์หลัก คือ

1. พันธุ์พื้นเมือง (common type) เดิมเรียกว่าพันธุ์ชาวายอี้ยน (Hawaiian) เป็นชนิดที่มี ต้นเล็ก ตุงประมาณ 5 เมตร ออกดอกเร็ว มีเม็ดมาก จึงแพร่พันธุ์ได้รวดเร็วจนกล้าย เป็นวัชพืช ในประเทศไทยพันธุ์นี้ถูกยกเป็นกระถินพื้นเมืองที่พบเห็นได้ทั่วไป
2. กระถินยักษ์ (giant type) หรือ เรียกว่าสายพันธุ์ชัลวาดอร์ (Salvador) มีลำต้นตุง ประมาณ 20 เมตร มีกิ่งก้านสาขาน้อย โตเร็ว ให้ผลผลิตทั้งใบและลำต้นตุง นอกจาก นี้กระถินยักษ์ยังมีอีกสายพันธุ์หนึ่งที่เรียกว่าสายพันธุ์เปรู (Peru) สูงประมาณ 15 เมตร แตกกิ่งก้านสาขามากดั้งแต่โคนต้น (ณรงค์, 2523 และ Bray, 1994)

กระถินในสกุล *Leucaena* มีหลายสปีซีส์โดยจำแนกลักษณะแต่ละสายพันธุ์ตามขนาด ความสูงของลำต้น สีดอก ขนาดฝัก ซึ่งสปีซีส์เหล่านี้เกิดเนื่องจากการนำกระถินในสกุลเดียวกันมา



ผสมกัน ในปัจจุบันนี้ สายพันธุ์ (cultivar) ที่ปรับปรุงขึ้นมาใหม่มากเป็นสายพันธุ์ที่มีขนาดลำต้นใหญ่ที่เรียกว่า กระถินยักษ์ (giant type) ในปี ค.ศ. 1960 สายพันธุ์ Cunningham, K8, K28 และ K67 มีการใช้แพร่หลายทั่วโลก (K มาจาก Koa haole หมายถึง กระถิน) แต่เมื่อปี ค.ศ. 1990 ได้มีการปรับปรุงพันธุ์ ให้สายพันธุ์ใหม่ คือ K636 และลูกผสม Kx2 และ Kx3 ซึ่งเป็นที่นิยมในเวลาต่อมา เนื่องจากให้ผลผลิตสูง ทนต่อการทำลายของแมลง และทนต่อสภาพอากาศหนาวเย็นได้ดี (Brewbaker, 1995)

กระถินส่วนใหญ่ขยายพันธุ์โดยเมล็ด แต่เนื่องจากบริเวณผิวเปลือกหุ้มเมล็ดของการถินมีลักษณะเป็นและมีส่วนของ wax เคลือบอยู่ทำให้น้ำซึมเข้าไปได้ยาก ดังนั้นก่อนนำเมล็ดไปปลูกจึงควรนำเมล็ดไปคลอกหัวยน้ำร้อนที่อุณหภูมิประมาณ 80 องศาเซลเซียส ประมาณ 2-3 นาที หรือแช่ในน้ำเดือดประมาณ 1 วินาที และก่อนนำเมล็ดไปปลูกควรมีการคลุกเมล็ดด้วยเชื้อไครโซเบียม (Rhizobium) ชนิดที่ใช้กันทั่วไป คือ TAL1145 หรือ CB81 โดยเฉพาะบริเวณที่ไม่เคยปลูกกระถินมาก่อน ซึ่งชนิดของเชื้อจะมีเฉพาะสายพันธุ์ และถ้าดินมีความเป็นกรด ควรใช้ปูนขาวช่วยปรับสภาพดิน เพื่อให้เชื้อไครโซเบียมเจริญเติบโตได้ดี (Shelton and Brewbaker, 1994)

กระถินเป็นพืชที่มีระบบ根 2 ระบบ คือ ระบบหากผิวดินซึ่งมีปมรากอยู่มากช่วยในการตระหง่าน หาอาหารและออกฤทธิ์ ระบบหากแก้วอยู่ลึกประมาณ 2/3 ของความสูงลำต้น (ณรงค์, 2523) หากแก้วสามารถยั่งลึกได้ถึง 5-10 เมตร จึงสามารถเจริญเติบโตได้ในสภาพแห้งแล้ง แต่จะให้ผลผลิตสูงเมื่อปลูกในพื้นที่ที่สูงกว่าระดับน้ำทะเลไม่เกิน 500 เมตร มีปริมาณน้ำฝน 650-3000 มม. เจริญเติบโตได้ดีในสภาพดินที่มีค่า pH ไม่น้อยกว่า 5.2 บางครั้งสามารถขึ้นได้ในดินที่มีระดับ pH 8 และพบว่าจะเจริญเติบโตได้เมื่อในดินที่มีความเค็ม มีอะลูมิเนียมอิสระต่ำ และมีปริมาณแคลเซียมสูง นอกจากนี้กระถินมักชอบขึ้นในที่โล่งแจ้ง ในช่วงอากาศหนาวกระถินจะเริ่มออกดอกและฝัก ทำให้ผลผลิตลดลง เนื่องจากได้รับแสงน้อย (Gutteridge and Shelton, 1994; Brewbaker, 1995)

ผลผลิตของกระถินยักษ์ในประเทศไทย จากการรายงานของ จุณณ แคล.bn (2537) ซึ่งนำกระถินยักษ์พันธุ์ Leuchy Kx3B และ Leucle K636 ไปปลูกที่ศูนย์วิจัยการเกษตรแม่เหียะ คณะเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ ซึ่งมีความสูงจากระดับน้ำทะเล 312 เมตร ในดิน Plinthic Paleaquults ที่มีความอุดมสมบูรณ์ค่อนข้างต่ำและการระบายน้ำไม่ดี มีปริมาณน้ำฝนเฉลี่ย 1099.5 มิลลิเมตร/ปี พบร่วมกับกระถินยักษ์พันธุ์ Leuchy Kx3B และ Leucle K636 มีน้ำหนักแห้งรวมกิ่งและก้าน เท่ากับ 6.27 และ 5.62 กิโลกรัม/ต้น ตามลำดับ ส่วนน้ำหนักแห้งรวมใบ ดอก และผล ของ 2 สายพันธุ์ เท่ากับ 2.87 และ 3.24 กิโลกรัม/ต้น ตามลำดับ จากรายงานของ Stur et al. (1994) พบร่วมกับกระถินที่มีอายุ 13-15, 17-19 และ 21 เดือน ให้ผลผลิตของในประมาณ 1, 2.5 และ 3 กิโลกรัมแห้ง/ต้นในการตัดครั้งแรก และเมื่อเปรียบเทียบผลผลิตน้ำหนักแห้งของ

กระถิน (ส่วนของใบและกิ่งก้าน) กับถั่วอัลฟัลฟ้า (alfalfa) เท่ากับ 6-18 vs 8-9 tons/hectare หรือ 1-3 vs 1.3-1.5 ตัน/ไร่ ตามคำตั้ง (Anon, 1984)

เฉลี่มพล (2526) ได้รายงานผลผลิต CP และ P ของกระถินสายพันธุ์ Cunningham ที่ตัดความถี่ทุก ๆ 4, 6 และ 8 สัปดาห์ และมีระดับความสูงของการตัด 5, 25 และ 50 ซม. จากผิดน ตลอด 24 สัปดาห์ ในระหว่างฤดูฝนพบว่า การตัดที่สูงจากผิดน 50 ซม. ให้ผลผลิตของส่วนที่ใช้เป็นอาหารสัตว์ได้สูงสุด คือ 1.13 ตัน/ไร่ (7.08 ton/hectare) ความถี่ในการตัดที่เหมาะสมอยู่ระหว่างทุก ๆ 6-8 สัปดาห์ พบร่วมปริมาณ CP และ P ลดลงเล็กน้อยเมื่อลดความถี่ในการตัด แต่ไม่มีผลต่อความสูงในการตัด เมื่อจากความถี่การตัดมีผลต่อพื้นที่ผิวของใบและอาหารจำพวกคาร์โนไบเดรทที่มีน้อยภายนอกการตัด นอกจากนี้ผลผลิตยังขึ้นกับ พันธุ์ ภูมิอากาศ และสภาพแวดล้อม พบร่วมกันกระถินที่ตัดสูงจากผิดนมากที่สุดสามารถพื้นตัวปกคลุมหน้าดินได้เร็วและนำไปสู่ส่วนล่างจะเหลืองและหลุดร่วงได้เร็วกว่า

#### คุณค่าทางอาหารของกระถิน

กระถิน สามารถทนต่อสภาพอากาศแห้งแล้งได้ดี ได้รับการยกย่องให้เป็นไม้อเนกประสงค์ เนื่องจากน้ำไปใช้ประโยชน์ได้หลายอย่าง เช่น ใช้เป็นเชื้อเพลิง ไม้ก่อสร้าง อาหาร ปุ๋ยพืชสด เป็นไม้ให้รั่มเงา ป้องกันภัยธรรมชาติ ทำลายของหน้าดิน เป็นแนวกันลมและไฟ อีกทั้งยังใช้เป็นอาหารสัตว์ได้ เพราะมีคุณค่าทางอาหารสูงใกล้เคียงกับถั่วอัลฟัลฟ้า ซึ่งเป็นพืชอาหารสัตว์ที่ให้ปริมาณสูงและเจริญเติบโตได้ดีในแบบภูมิประเทศที่มีอากาศหนาวเย็น (Shelton and Brewbaker, 1994) ดังข้อมูลในตาราง 2.1 พบร่วมกับกระถินมีส่วนของ  $\beta$ -carotene สูงกว่าใบอัลฟัลฟ้าถึง 2 เท่า ส่วนพลังงานรวม (GE) มีสูงกว่าอัลฟัลฟ้าเล็กน้อย สำหรับเข้าและแร่ธาตุนั้นพบว่ากระถินมีน้อยกว่าอัลฟัลฟ้า แต่ข้อจำกัดอีกประการหนึ่งของใบกระถิน คือมีแทนนินสูงกว่าอัลฟัลฟามากจึงอาจเป็นอุปสรรคต่อความน่ากินและการย่อยได้ของโปรตีนในตัวสัตว์

ตาราง 2.1 ส่วนประกอบทางเคมีของใบกระถินเทียบกับใบถั่วอัลฟัลฟ้า

Table 2.1 Chemical composition of leucaena leaf compared with alfalfa leaf.

Composition	Leucaena leaf	Alfalfa leaf
Total N (%)	4.2	4.3
Crude protein (%)	25.9	26.9
Modified-acid-detergent fiber (%)	20.4	21.7
$\beta$ -carotene (mg/kg)	536.0	253.0
Gross energy (kJ/g)	20.1	18.5
Total ash (%)	11.0	16.6
Ca (%)	2.36	3.15
P (%)	0.23	0.36
Tannin (mg/g)	10.15	0.13

ที่มา : Shelton and Brewbaker (1994)

ส่วนขององค์ประกอบทางเคมีในใบกระถินมีความแตกต่างกันแล้วแต่ว่าจะมีส่วนของกิงก้านหรือฝักปูนมากน้อยเพียงใดและยังขึ้นอยู่กับอายุตลอดจนปัจจัยอื่น ๆ ด้วย อย่างไรก็ตาม โปรตีนในกระถินอยู่ในเกณฑ์ที่สูง คือ อยู่ในช่วง 18.9-30.5 % ของวัตถุแห้ง ดังตาราง 2.2

ตาราง 2.2 องค์ประกอบทางเคมีของใบกระถิน

Table 2.2 Chemical composition of leucaena leaf.

	DM	OM	CP	CF	EE	NFE	Ash	NDF	ADF	ADL
	%					% DM				
Fresh leaf <sup>1/</sup>	-	-	21.0	18.1	6.5	46.0	8.4	-	-	-
Fresh, twigs, young <sup>1/</sup>	31.6	-	27.8	10.4	3.2	55.1	3.5	-	-	-
Leaf <sup>2/</sup>	-	-	18.9	-	-	-	-	48.4	23.6	-
Dry leaf <sup>3/</sup>	89.9	91.5	26.0	11.2	8.8	45.5	8.5	-	-	-
Leucaena <sup>4/</sup>	-	-	30.5	-	-	-	7.1	20.7	-	-
Leucaena <sup>5/</sup>	90.8	89.7	-	-	-	-	-	34.6	19.2	9.4

ที่มา : <sup>1</sup>Göhl (1975) <sup>2</sup>Halim (1992) <sup>3</sup>Cheva-Isarakul (1982) <sup>4</sup>Dalzell et al. (1998) <sup>5</sup>El hassan et al. (2000)

ตาราง 2.3 ปริมาณกรดอะมิโนของ ใบกระถิน ถั่วอัลฟัลฟ้า กากถั่วเหลือง และปลาป่น

Table 2.3 Amino acid content of leucaena leaf, alfalfa, soybean meal and fish meal.

Amino acid (mg/gN)	Leucaena <sup>1/</sup>	Leucaena leaf <sup>2/</sup>	Leucaena Leaf <sup>3/</sup>	Leucaena leaf <sup>4/</sup>	Alfalfa <sup>1/</sup>	Fish meal <sup>2/</sup>	Soybean meal <sup>2/</sup>
Arginine	294	277	108	294	357	375	463
Cysteine	88	67	97	63	77	69	106
Histidine	125	123	569	119	139	-	181
Isoleucine	563	244	431	244	290	256	294
Leucine	469	444	815	419	494	475	488
Lysine	313	339	233	319	368	500	388
Methionine (M)	100	98	90	75	96	175	88
M + Cystine	188	-	-	-	173	-	-
Phenylalanine	294	283	622	269	307	256	319
Threonine	231	266	515	219	290	269	244
Tyrosine	263	208	375	200	232	-	238
Valine	338	311	590	275	356	325	300
Alanine	-	311	574	269	-	394	275
Aspartic acid	-	864	1,631	575	-	625	756
Proline	-	305	659	306	-	244	300
Glycine	-	278	-	244	-	400	275
Serine	-	279	-	231	-	256	331
Glutamic acid	-	640	1,146	550	-	813	1,138

ที่มา : <sup>1/</sup> Shelton and Brewbaker (1994)

<sup>2/</sup> ter Meulen and El-Harith (1985)

<sup>3/</sup>ชาญชัย (2526; ข้างโดย วิสุทธิ์, 2530)

<sup>4/</sup> Vearasilp et al. (1981)

จากตาราง 2.3 จะเห็นได้ว่าปริมาณกรดอะมิโนของใบกระถินจากการรายงานต่าง ๆ มีค่าต่างกันมาก ซึ่งอาจเนื่องมาจากเหตุผลหลายประการ อย่างไรก็ได้เมื่อพิจารณาโดยรวมพบว่ากรดอะมิโนต่าง ๆ ในใบกระถินมีค่าใกล้เคียงกับถั่วอัลฟัลฟ้า ปลาป่น และกากถั่วเหลือง ยกเว้น lysine และ methionine ในกระถินที่มีปริมาณน้อยกว่าในปลาป่น เกือบ 2 เท่า จึงทำให้ปริมาณในใบกระถินมีคุณภาพต่ำกว่ากากถั่วเหลืองและปลาป่น โดยเฉพาะอย่างยิ่งเมื่อใช้เดี่ยงสัตว์กระเพาะเดี่ยว แต่การใช้เดี่ยงสัตว์เดี่ยวอาจไม่เป็นปัญหามากนัก เพราะมีจุลทรรศน์ในการเพาะบูรณาการเปลี่ยนให้มีคุณภาพดีขึ้นได้

กระถินมีแร่ธาตุ โพแทสเซียม (K) เหล็ก (Fe) และแมงกานีส (Mn) สูงกว่าความต้องการของโภชิน สำรวจแร่ธาตุชนิดอื่น ๆ มีปริมาณใกล้เคียงกับความต้องการของโภชิน โซเดียม (Na) ที่พบว่ามีปริมาณต่ำกว่าความต้องการมาก ซึ่งเป็นไปในทำนองเดียวกับพืชอาหารสัตว์ชนิดอื่น ๆ ดังตาราง 2.4

ตาราง 2.4 ปริมาณแร่ธาตุหลักและแร่ธาตุปเลกย่อยในใบกระถินเทียบกับความต้องการของโครีดนม

Table 2.4 Macro and micro minerals in leucaena leaf compared with the requirement of milking cow.

	N	Ca	K	Mg	P	S	Cu	Fe	Mn	Na	Zn
	%DM						ppm				
Leucaena leaf <sup>1/</sup>	-	0.5	2.3	0.23	0.40	0.51	6	104	55	374	34
Leucaena leaf <sup>2/</sup>	4.53	0.71	1.84	0.31	0.26	0.27	8.0	164	185	300	29
Requirement of lactating cows <sup>3/</sup>	-	0.73-	0.9-	0.20	0.2-	-	10	50	40	1800	40
		0.60	1.0		0.40						

ที่มา : <sup>1</sup>Dalzell et al. (1998) <sup>2</sup>Shelton and Brewbaker (1994) <sup>3</sup> NRC (1988)

จากตาราง 2.5 พบร่วงการย่อยได้ของวัตถุแห้งของกระถินในสัตว์เคี้ยวเอื้อง 3 ชนิด มีค่าที่แตกต่างกัน คือ แพะย่อยได้ดีกว่าแกะและโคตามลำดับ อย่างไรก็ได้ข้อมูลในตารางนี้เป็นผลจากการทดลองที่ต่างเวลาและสถานที่กัน ดังนั้นนอกจากชนิดของสัตว์แล้วชนิดของอาหารที่ใช้ทดลองยังอาจมีความแตกต่างกันไปตามอายุและปัจจัยอื่น ๆ ด้วย อย่างไรก็พบร่วงกระถินมีการย่อยได้ของวัตถุแห้งอยู่ในช่วง 50-69% สดคล้องกับรายงานของ Sethi and Kulkarni (no date) ที่พบร่วงค่าการย่อยได้ของพืชตะขูลถัวจะอยู่ในช่วง 50-70% และเมื่อพิจารณาในโคร พบร่วงอัลฟัลฟาย่อยได้ดีกว่ากระถิน

ตาราง 2.5 การย่อยได้ของใบกระถิน และถัวอัลฟัลฟ่า ในสัตว์ชนิดต่าง ๆ

Table 2.5 Digestibility of leucaena and alfalfa leaves by different kinds of animals.

	DM	OM	CP	CF	EE	NFE	Ash	Animal
	% digestibility							
Leucaena leaf <sup>1/</sup>	64.1	65.9	64.8	44.3	42.7	76.3	45.1	Sheep
Leucaena leaf <sup>2/</sup>	68.6	-	-	-	-	-	-	Goats
"	63.2	-	-	-	-	-	-	Sheep
"	54.8	-	-	-	-	-	-	Cattle
Alfalfa <sup>3/</sup>	68.7	-	-	-	-	-	-	Lactating cows

ที่มา : <sup>1</sup>Cheva-Isarakul (1982) <sup>2</sup>Norton (1994) <sup>3</sup>Merchen and Satter (1983)

ส่วนค่าการย่อยได้ของนิกานะรวม (TDN) ในใบกระถินแห้งที่ศึกษาในโครเนื้อมีค่าเท่ากับ 56% (Göhl, 1975)

นอกจากนี้ได้มีการศึกษาเปรียบเทียบการย่อยได้ของวัตถุแห้ง (*in vitro* dry matter digestibility, IVDDMD) โดยวิธี Two stages และค่าการย่อยสลายของวัตถุแห้งในกระเพาะรูเมน โดยวิธี *in sacco* ของถั่วอัลฟลฟ้า กระถิน กระถินนรงค์ Tagasaste และ Sesbania ดังตาราง 2.6 กระถินมีค่าการย่อยสลายของวัตถุแห้งสูงกว่าอัลฟลฟ้า ในวิธี Two stages หรือ *in sacco* แต่เมื่อเปรียบเทียบกับถั่วอื่นที่นิยมกินกันอื่น ๆ พบรากกระถินมีค่าการย่อยได้ต่ำกว่า Tagasaste และ Sesbania แต่สูงกว่ากระถินนรงค์ เมื่อพิจารณาอัตราการย่อยสลาย พบรากกระถินได้ดีที่สุด

ตาราง 2.6 การย่อยได้ของวัตถุแห้ง (%) ในพืชตระกูลถั่ว วัดโดยวิธี Two stages และ *in sacco*

Table 2.6 Dry matter digestibility (%) of legume plants by two stages and *in sacco* methods.

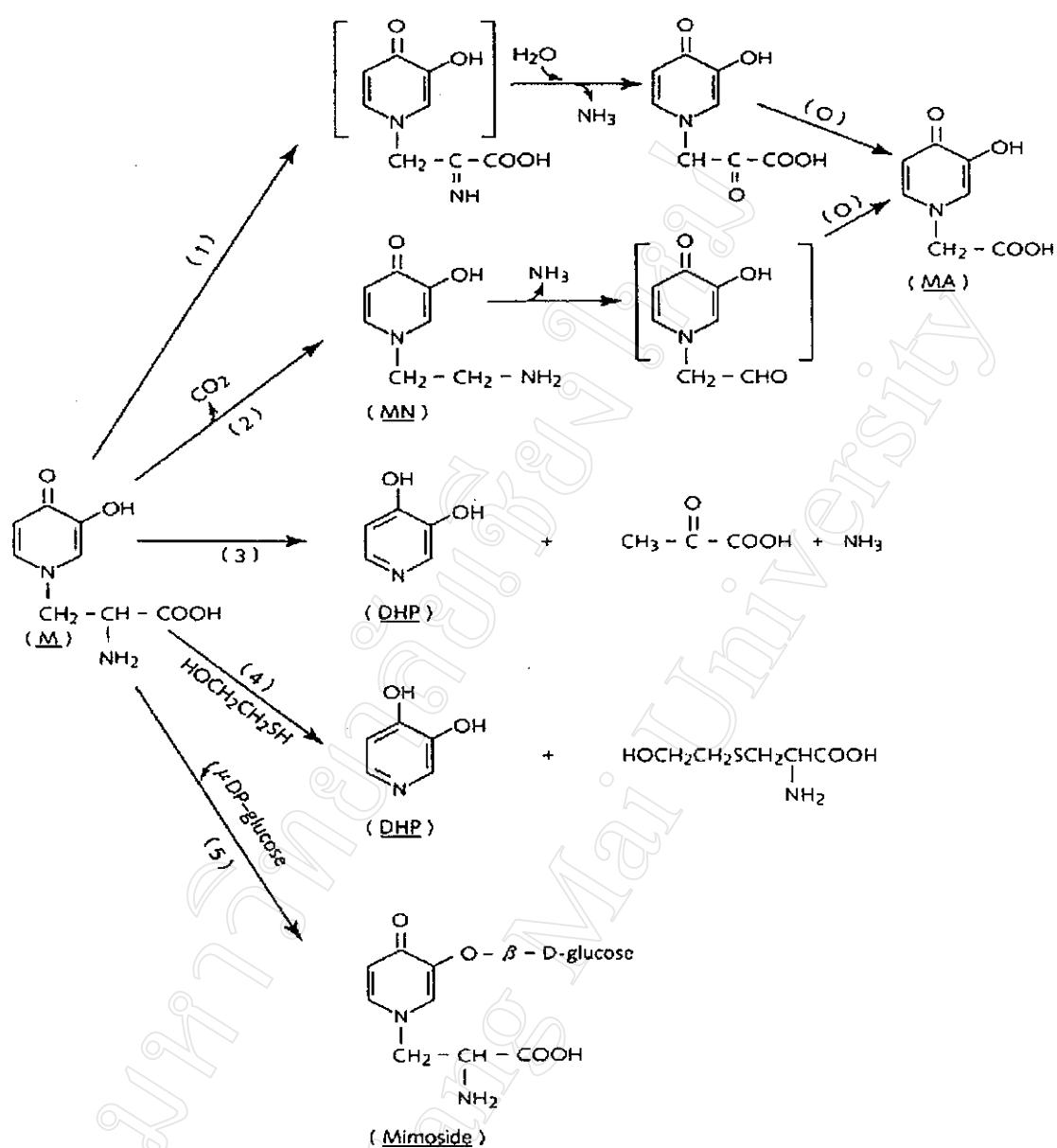
	Two stages	<i>In sacco</i>			
		a	b	a+b	c ( $h^{-1}$ )
ถั่วอัลฟลฟ้า ( <i>Medicago sativa</i> )	62.3	42.0	35.7	77.7	0.105
กระถิน ( <i>Leucaena leucocephala</i> )	66.5	43.5	42.5	86.0	0.036
กระถินนรงค์ ( <i>Acacia angustissima</i> )	58.6	36.8	37.8	73.6	0.032
Tagasaste ( <i>Chamaecytisus palmensis</i> )	67.8	56.9	36.8	93.7	0.037
Sesbania ( <i>Sesbania sesban</i> )	72.3	41.7	50.8	92.5	0.085

a = ส่วนที่ย่อยสลายได้ทันที b = ส่วนที่ย่อยสลายได้เมื่อเวลาผ่านไป c( $h^{-1}$ ) = อัตราการย่อยสลายที่ เกิดต่าง ๆ  
a+b = ค่าการย่อยสลายได้ทั้งหมด

ที่มา : ตัดแปลงจาก El hassan et al. (2000)

### ข้อจำกัดของการใช้ใบกระถินเลี้ยงสัตว์

แม้ว่ากระถินจะมีคุณค่าทางอาหารสูง เมื่อเทียบกับพืชอาหารสัตว์ชนิดอื่น ๆ แต่ในธรรมชาติ พบรากกระถินสามารถสังเคราะห์สารพิษชนิดหนึ่ง คือ มิโนซิน (mimosine) โดยมีกรดอะมิโนใน lysine เป็นสารตั้งต้นที่สำคัญในการสังเคราะห์ (Hylin, 1964) และมีเอนไซม์ที่เกี่ยวข้องกับการสังเคราะห์ คือ L-mimosine synthase ซึ่งทำงานได้ดีที่ pH 7.8 (Murakoshi et al., 1984) โครงสร้างของสารมิโนซิน และการเปลี่ยนไปเป็นสารอนุพันธ์อื่น ๆ แสดงในภาพ 2.1 สารมิโนซินนี้จดอยู่ในกลุ่มของกรดอะมิโนที่ไม่ใช่โปรตีน (non-protein amino acid) มีโครงสร้างคล้ายกับกรดอะมิโนไทโรซีน (tyrosine) มีชื่อทางเคมี คือ  $\beta$ -N-(3-hydroxy-4-pyridone)- $\alpha$ -amino propionic acid และมีสูตรทางเคมี คือ  $C_8H_{10}O_4N_2$  สารชนิดนี้จึงมีคุณสมบัติเป็นสารแข่งขัน (antagonist) กับกรดอะมิโนไทโรซีน



M = mimosine, DHP = 3,4-dihydroxypyridine, MN = mimosinamine, MA = mimosinic acid

ภาพ 2.1 การเปลี่ยนมิโนเซินไปเป็นสารอนุพันธ์อื่น ๆ

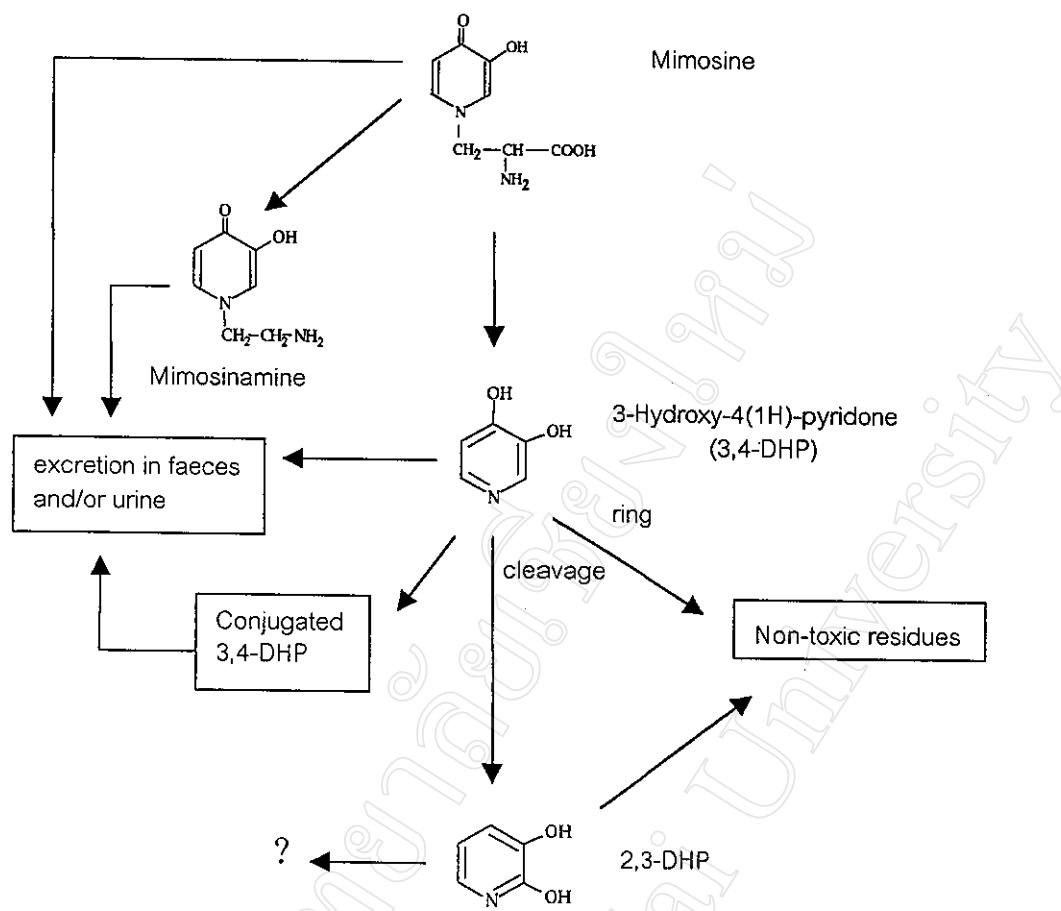
Figure 2.1 Scheme of the proposed metabolic pathway of mimosine. (Sethi and Kulkarni, no date)

สารมิโนซิน พบร&gt;ในพืชตระกูลถั่วเขตัวอ่อนโดยเฉพาะถั่วยืนต้นสกุล *Leucaena* และปริมาณจะแตกต่างกันไปตามสายพันธุ์ เช่น *L. leucocephala* มีสารชนิดนี้เกือบทุกส่วนของต้นพืช โดยมีปริมาณแตกต่างกันไปตามส่วนต่าง ๆ และอย่างการเจริญเติบโต เช่น ในช่วงที่เมล็ดเริ่มงอก มีมิโนซินคิดเป็นร้อยละของวัตถุแห้ง 12.3% ในใบมี 2.6-5.1% และในเมล็ดอ่อนมีมากกว่าเมล็ดที่แก่ คือเท่ากับ 6.2 และ 3.2 % ตามลำดับ (Sethi and Kulkarni, no date) และจากรายงานของ Jone (1994) ปริมาณสารมิโนซินนี้ พบนากบบริโภคนเนื้อเยื่อที่มีการเจริญเติบโต เช่น ปลายรากที่เริ่มออกจากเมล็ด เท่ากับ 8-12% ในอ่อน 4-6% ในฝักอ่อนที่มีเมล็ด เท่ากับ 4-5% ส่วนในประเทศไทยพบว่าในกระถินมีมิโนซิน 3-5% แต่กระถินปันที่มีขายในห้องตลาดจังหวัดเชียงใหม่มีปริมาณ 1.2% ใกล้เคียงกับกระถินพื้นเมืองในเขตอ้าวกำแพงแสตน จังหวัดนครปฐม คือ 1.02-1.22% (วิสุทธิ์, 2530) และ Vearasilp et al. (1981) รายงานว่าพบปริมาณมิโนซินในกระถินเท่ากับ 6.0 % ของโปรดีนรวม หรือ เท่ากับ 1.2 % ของวัตถุแห้ง

#### พิษของมิโนซิน

ปัญหาความเป็นพิษของสารมิโนซินต่อสัตว์กระเพาะรวมมักเกิดขึ้นน้อย เนื่องจากเมื่อสัตว์เดี้ยงกระถิน เอนไชม์ที่อยู่ภายในเซลล์จะถูกปลดปล่อยออกมานำ ทำการเปลี่ยนสารมิโนซินไปเป็นสาร DHP ประมาณ 30% ของมิโนซินที่กินเข้าไปมีการเปลี่ยนแปลงก่อนถึงกระเพาะรูเมน (Lowry et al. 1983) เมื่อกระถินที่ถูกเดี้ยงผ่านมาถึงกระเพาะรูเมน ส่วนของมิโนซินที่เหลือมีการเปลี่ยนไปเป็นสาร DHP จนหมดในช่วงเวลาสั้น ๆ โดยจุลินทรีย์ในกระเพาะรูเมนแต่ถ้าสัตว์กินกระถินที่ตากแห้ง เอนไชม์ภายในเซลล์พืชจะถูกทำลาย ทำให้มีการเปลี่ยนมิโนซินไปเป็น DHP เกิดภายในกระเพาะรูเมนเท่านั้น (Jones and Megarthy, 1986; Kumar and D'Mello, 1995) โดยกลไกการเปลี่ยนแปลงของ DHP ไปเป็นสารที่ไม่มีพิษยังไม่ทราบแน่ชัด แต่พอสรุปได้ ดังภาพ 2.2

ดังนั้นจึงพบว่าสัตว์ที่กินกระถินแห้งมีการขับสารมิโนซินออกทางปัสสาวะมากกว่าปกติ แต่ในกรณีที่สัตว์เคยได้กินกระถินสดหรือแห้งมาแล้วจะขับออกในรูปสาร DHP เนื่องจากจุลินทรีย์กลุ่มที่เปลี่ยนสารมิโนซินไปเป็นสาร DHP มีการเพิ่มจำนวนประชากรที่เพียงพอต่อการเปลี่ยนแปลงของสารดังกล่าว ด้วยเหตุนี้จึงพบว่าสัตว์ที่กินกระถินครั้งแรกมีอาการน้ำหนทางวัวงเนื่องจากพิษมิโนซิน ส่วนพิษของ DHP ไม่เกิดรวดเร็วแต่เป็นไปอย่างช้า ๆ นอกจากนี้พบว่าสารมิโนซินและสาร DHP ถูกดูดซึมผ่านผนังทางเดินอาหารได้อย่างรวดเร็ว และการกำจัดสารดังกล่าวมักเกิดขึ้นที่远มากกว่าตับ (Kudo et al., 1989; Jones, 1994)



ภาพ 2.2 กระบวนการเปลี่ยนแปลงมิโนซีนในสัตว์เคี้ยวเอื่อง

Figure 2.2 Mimosine metabolism in the ruminant. (Kumar and D'Mello, 1995)

อาการของสัตว์ที่กินกระดินบิโนไมโนซีนเป็นเวลานาน จะมีการหลั่นร่ายมากกว่าปกติ เกิดอาการคอพอก (goitre) ระดับไโอลอกซิน (thyroxine) ในชีริ่มลดต่ำลง เป็นอาหาร น้ำหนักตัวไม่เพิ่มนหรืออาจลดลง เกิดแผลในหลอดอาหารและกระเพาะปูม en ขณะร่วง มีผลถลอกตามร่างกาย ประลิทธิภาพการสืบพันธุ์ลดลง ร่างกายอ่อนแอ ถ้าเป็นลูกโคจะมีน้ำหนักตัวเบากว่าปกติ และตายในที่สุด แต่อายุไรงค์ดี พบร่วงสัตว์กระเพาะรวมที่แสดงอาการเป็นพิษเนื่องจากกินกระดินมีน้อยมาก แต่มักมีระดับไโอลอกซินต่ำกว่า 30 nM (Jones, 1994) สาเหตุของอาการเหล่านี้เป็นผลมาจากการขาดดิบดัน DHP ถูกดูดซึมเข้าทางกระเพาะแล้วเลือดซึ่งไปรบกวนการทำงานของต่อมไกรอยด์ โดยไปรบกวนการจับตัวของสารอินทรีย์กับไโอลีดีนทำให้ไม่สามารถสร้างยอร์โมนไกรอยด์ได้ ต่อมไกรอยด์จึงถูกกระตุ้นให้สร้างยอร์โมนไกรอยด์มากขึ้น ก่อให้เกิดอาการคอพอกและเนื่องจากสารมิโนซีนมีโครงสร้างคล้ายกับ L-tyrosine จึงมีผลขัดขวางและยับยั้งกระบวนการสังเคราะห์โปรตีนในร่างกาย เช่น ไปยับยั้งการทำงานของเอนไซม์ pyridoxal containing transaminase, tyrosine

decarboxylase ทำให้มีการเจริญเติบโตช้าลง อีกทั้งสารมิโนซินยังไปรบกวนการทำงานของวิตามิน B<sub>6</sub> ซึ่งจำเป็นต่อการทำงานของเอนไซม์ cystathione synthetase และ cystathionase ที่ใช้ในกระบวนการเปลี่ยน methionine ไปเป็น cysteine จึงมีผลทำให้ขนร่วง (Liener, 1989) นอกจากนี้สัตว์จะแพ้เดียวกับกินไปกระถินป่นมากกว่า 5-10% ของสูตรอาหารจะทำให้มีการเจริญเติบโตช้า ขนร่วง (alopecia) เป็นต้อกระจก (cataract) อัมพาต (paralysis) ความสมบูรณ์พัฒนาลดลง ประสิทธิภาพการผลิตลดลง และถ้าได้รับปริมาณมิโนซินมากเกินอาจทำให้ตายได้ (Norton, 1994) สมุดคล้องกับรายงานของ Jones and Hegarty (1984) ที่ศึกษาระดับของกระถินในสูตรอาหารต่อการเจริญเติบโต ปริมาณอาหารที่กินได้ การทำหน้าที่ของต่อมไฮรอยด์ และการขับออกของสาร DHP ในโคเนื้อ โดยเสริมไปกระถินระดับ 0, 10, 20, 40, 67 และ 100 % ในสูตรอาหารของโค เพศผู้ต่อน พันธุ์ Kimberley Shorthorn จำนวน 12 ตัวนำหนักเฉลี่ย  $153 \pm 15.6$  กิโลกรัม พบร่างกายสูมที่กิน 0% มีการเพิ่มน้ำหนักตัวที่คงที่ (0.3 กิโลกรัมต่อวัน) ตลอดการทดลอง 16 สัปดาห์ (112 วัน) ส่วนกลุ่มที่กิน 10, 20 และ 40% มีน้ำหนักตัวเพิ่มมากกว่ากลุ่ม 0% หลังทดลอง 12 สัปดาห์แรก หลังจากนั้นกลุ่มที่กิน 10 และ 40% มีน้ำหนักลดลง ส่วนกลุ่มที่กิน 67 และ 100% ในช่วง 8 สัปดาห์แรก ไม่มีการเปลี่ยนแปลงมากนัก แต่หลัง 8 สัปดาห์พบว่าน้ำหนักลดลง สำหรับปริมาณการกินได้ พบร่างกายที่กิน 67 และ 100% ที่ปริมาณการกินลดลงอย่างรวดเร็ว และที่ 10 สัปดาห์ กลุ่มที่กิน 40% มีการกินได้ลดลง เช่นเดียวกัน

ปริมาณการกินได้ของสารมิโนซิน และการขับออกของ DHP ทางปัสสาวะ พบร่างกายที่กิน 67 และ 100% จะเพิ่มมากขึ้นเมื่อสัตว์กินกระถินเพิ่มขึ้น หรือกินมิโนซินเพิ่มขึ้น คือปริมาณ DHP ที่ขับออกเท่ากับ 33.2, 40.2, 42.6, 38.0 และ 55.7% ของมิโนซินที่กินเข้าไป เมื่อกินกระถิน 10, 20, 40, 67 และ 100% ในสูตรอาหารตามลำดับ ส่วนการทำงานของต่อมไฮรอยด์ พบร่างดับของยอร์โมนไฮรอยดินในเลือดของกลุ่มที่กิน 40, 67 และ 100% มีปริมาณต่ำกว่า 20 นาโนมิลลิลิตร หลังจากกินแล้ว 6 สัปดาห์ ส่วนกลุ่มที่กินน้อยกว่า พบร่างดับยอร์โมนไฮรอยดินเป็นปกติไม่มีการลดลง

### จุลทรรศน์ในรูเมนของสัตว์ในแต่ละพื้นที่ที่มีผลต่อมิโนซิน และ DHP

ปี ค.ศ. 1979 ในรายงาน พบร่างแกะที่กินกระถิน 50% และลูเชิร์น (lucern).50% ซึ่งคิดเป็นปริมาณมิโนซินที่ได้รับเท่ากับ 16-21 กรัมต่อวัน ไม่มีอาการเจ็บป่วยอันเนื่องจากมิโนซิน และในการศึกษาครั้งนี้พบว่าระดับมิโนซินดังกล่าวไม่มีผลต่อความอยากกินอาหารระดับของไฮรอยดินในเลือด และขนาดของต่อมไฮรอยด์ อีกทั้งยังไม่พบแผลตามทางเดินอาหาร และที่น่าสนใจมากที่สุด คือ ไม่พบสาร DHP ในปัสสาวะเลย ซึ่งการทดลองครั้งนี้ต่างจากที่พบในประเทศออสเตรเลีย (Jones, 1994)

และในปี ค.ศ. 1981 คณานักวิจัยของ Jones ได้ทำการศึกษาประสิทวิภาคพน้ำรูเมเนของแพะในประเทศไทยในวันนี้เชี่ย พบว่าสามารถย่อยสลาย DHP ได้ ในการทดลองนี้ ได้นำแพะจากอสเตรเลียมาทำการทดลองที่อินโดนีเซีย จำนวน 4 ตัว โดย 2 ตัวมีการถ่ายน้ำรูเมนจากแพะที่เลี้ยงในอินโดนีเซีย ลงในแพะจากอสเตรเลีย พบว่าแพะจากอสเตรเลียสามารถย่อยสลาย DHP ได้ เมื่อทำการเลี้ยงตัว 5 วัน พบว่ากลุ่มที่ได้รับการถ่ายน้ำรูเมนจากแพะอินโดนีเซีย (กลุ่ม 2) มี DHP ในปัสสาวะหลังวันที่ 5 น้อยกว่าเดิม แต่กลุ่มที่ไม่ได้รับการถ่าย (กลุ่ม 1 เป็นกลุ่มควบคุม) มี DHP ในปัสสาวะสูงเช่นเดิม ส่วนปริมาณอาหารที่กินได้ พบว่าหลังวันที่ 5 กลุ่ม 2 กินอาหารได้มากกว่าเดิม และมากกว่ากลุ่มควบคุมถึง 2 เท่า (Jones, 1994)

หลังจากนั้นได้มีการถ่ายน้ำรูเมนจากแพะกลุ่มที่ 2 ให้กับกลุ่มควบคุม พบว่าหลังการถ่าย 5 วันสาร DHP ในปัสสาวะของกลุ่มที่ 1 ลดลง และสามารถกินอาหารได้เพิ่มขึ้น จาก 200 เป็น 400 กรัมต่อวัน เช่นเดียวกับกลุ่ม 2

Jones and Megarthy (1983) ได้ศึกษาเปรียบเทียบปริมาณการขับสาร DHP ทางปัสสาวะของแพะที่อสเตรเลีย กับ แพะที่สยาม ที่กินกระถินที่มีปริมาณมิโนซินเฉลี่ยเท่ากับ 20 กรัมต่อวัน พบว่า ปริมาณ DHP ที่ขับออกทางปัสสาวะของแพะที่อสเตรเลีย เท่ากับ 6.9-13.8 กรัมต่อวัน ส่วนแพะที่สยาม มีการขับออก ต่ำกว่า 0.05 กรัมต่อวัน และหลังสัปดาห์ที่ 3 พบว่าแพะที่อสเตรเลียมีระดับขอร์โนนิโนเรอกรัชต์ต่ำ ต่อมไครอยด์ต่ำ เช่น เกิดแพลที่ผนังทางเดินอาหารและที่ reticulo-rumen เมื่อนำน้ำรูเมนจากแพะที่กินกระถิน มาศึกษาการย่อยสลายของสาร DHP ในไบโกรถิน แบบ *in vitro* พบว่าแพะที่สยามสามารถเปลี่ยนสารมิโนซินไปเป็นสาร DHP ได้ภายใน 1 ชั่วโมง และหลังจากนั้น จะมีการย่อยสลาย DHP จนเหลือเท่ากับที่มีอยู่ในน้ำรูเมนเริ่มต้น ส่วนแพะที่อสเตรเลีย พบว่าไม่มีการย่อยสลายสาร DHP ตลอด 25 ชั่วโมง

Kudo et al. (1984) ได้ศึกษาอัตราการทำลายมิโนซินโดยจุลินทรีย์ในกระเพาะรูเมนที่ได้จากการแแกะในประเทศไทย ที่กินอาหารขั้นเต็มที่ เทียบกับที่กินอาหารหยาบเต็มที่ พบว่า น้ำรูเมนที่ได้จากการกินอาหารขั้นจะมีอัตราการทำลายมิโนซินได้เร็วกว่าที่กินอาหารหยาบเต็มที่ กล่าวคือ โค มีอัตราการทำลาย เท่ากับ 2.17 vs 0.44 ไมโครกรัม/มิลลิลิตร/ชั่วโมง ส่วนแกะ เท่ากับ 2.88 vs <1.87 ไมโครกรัม/มิลลิลิตร/ชั่วโมง

หลังการคั่นพบในครัวนั้น ได้มีการศึกษาต่อโดยนำเชื้อจุลินทรีย์จากกระเพาะแพะที่เลี้ยงบนเกาะ Maui ที่กินกระถิน มาเลี้ยงบนจานเลี้ยงเชือกที่มีสาร DHP และมิโนซิน พบว่าสารดังกล่าวถูกย่อยสลายหมด และพบจุลินทรีย์ จัดอยู่ในกลุ่มแกรมลบ มีลักษณะเป็นท่อน (gram negative rods) เป็นตัวย่อยสลาย จุลินทรีย์กลุ่มนี้สามารถอยู่ได้ในสภาพไร้อกซิเจน จึงทดลองนำอาหารที่มีจุลินทรีย์กลุ่มนี้บรรจุลงในหลอดทดลอง 10 หลอด มีปริมาตร 9 ml นำไปถ่ายลงในกระเพาะ

รูมนของโคที่แสดงอาการเป็นพิษเนื่องจากกินกระถิน ใน Townsville และ Oonoonba หลังจากได้รับการถ่ายเชื้อแล้ว พบว่า โคมีการขับถ่ายมิโนชิน และ DHP เพิ่มขึ้น และกินอาหารได้เพิ่มขึ้น นอกจากนี้ยังพบว่า จุลินทรีย์กลุ่มที่สามารถย่อยสลายสารมิโนชิน และ DHP สามารถแพร่กระจายจากสัตว์ตัวหนึ่งไปยังอีกตัวหนึ่งได้เองโดยธรรมชาติภายใน 5 สัปดาห์ (Jones, 1994) ซึ่งจุลินทรีย์กลุ่มนี้พบได้หลายประเทศ ดังตาราง 2.7

#### ตาราง 2.7 การกระจายของจุลินทรีย์ที่สามารถย่อยสลายสาร DHP

Table 2.7 Distribution of DHP degrading bacteria.

Countries with the DHP degrading bacteria	Countries without the DHP degrading bacteria
India	Africa
Indonesia	Australia
Malaysia	China
Mexico	Ethiopia
Seychelles	Fiji
Thailand	Japan
Vanuatu	Kenya
	Nigeria
	Papua New Guinea*
	South Africa
	Tanzania
	USA
	Zaire
	Zimbabwe

\* Later samples, from the site at Lae, showed that DHP degrading bacteria were present. They were probably introduced via Javanese Zebu cattle from Indonesia.

ที่มา : Jones (1994)

จากการศึกษาและจำแนกชนิดของจุลินทรีย์ที่สามารถย่อยสลายสาร 3,4-DHP และ 2,3-DHP พบว่ามีลักษณะเป็นท่อน (rod) มีขนาด  $1 \times 0.5$  pm จัดอยู่ในประเภทแกรมลบ เจริญเติบโตได้ดีในสภาพไร้ออกซิเจน และทนอุณหภูมิได้  $20-50^{\circ}\text{C}$  หากอุณหภูมิสูงเกิน  $55^{\circ}\text{C}$  พบว่าจุลินทรีย์กลุ่มนี้จะถูกทำลาย จากการศึกษาส่วนของผังเซลล์พบว่ามีองค์ประกอบของเซลล์และ rRNA ต่างจากจุลินทรีย์อื่น ๆ จึงได้มีการตั้งชื่อจุลินทรีย์นี้ตามชื่อผู้ค้นพบ คือ *Synergistes jonesii* และเมื่อนำจุลินทรีย์กลุ่มนี้มาแยกเลี้ยงในอาหาร (media) สามารถเก็บรักษาเชื้อดังกล่าวได้นานถึง 1

ปี เมื่อนำไปเพาะ秧ในงานเลี้ยงเชือใหม่ สามารถเจริญได้ดีและออกผลลัพธ์ DHP ได้ (Allison et al., 1992)

แม้ว่าจะมีการค้นพบจุลินทรีย์ที่สามารถลดความเป็นพิษของสารมิโนชินลงได้ อย่างไรก็ตามเพื่อความปลอดภัยในการนำกระถินมาเลี้ยงสัตว์ ควรกำหนดปริมาณที่ให้สัตว์กิน แต่เนื่องจากความแตกต่างทางด้านสายพันธุ์ของสัตว์ สภาพน้ำที่ใช้ และ ความเคยชินในการกินของสัตว์ ดังนั้นปริมาณกระถินสดที่ควรให้สัตว์กินจะแตกต่างกันไปตามชนิดของสัตว์ดังนี้ ในวัว-ควาย ควรให้ไม่เกิน 30% แฟบไม่เกิน 50% ของอาหารทั้งหมด (Kumar, 1992) หรือกล่าวอีกนัยหนึ่ง คือ วัว-ควายสามารถกินปริมาณมิโนชินได้ไม่เกิน 0.18 g/kgBW แฟบและแกะไม่เกิน 0.18 และ 0.14 g/kgBW ตามลำดับ (Kumar and D' Mello, 1995)

### ผลกระทบใช้ใบกระถินในสัตว์เดียวເຊື່ອ

ในประเทศไทยได้มีการนำใบกระถินหั้งในชูปสุด และแห้งมาใช้เลี้ยงสัตว์เดียวເຊື່ອ ดังเช่น รายงานของ จินตนา และคณะ (2526) ได้ทดลองให้โคลูกผอมบำรุงมัน ที่มีน้ำหนักตัวเริ่มต้น 120 กิโลกรัม จำนวน 5 ตัว กินใบกระถินสด คิดเป็นร้อยละ 50 ของอาหารทั้งหมด เป็นเวลา 232 วัน พบร้า โคมีอาการเป็นพิษไม่พร้อมกัน คือ โโค 1 ตัว แสดงอาการเป็นพิษหลังจากกินกระถิน 80 วัน โโค 2 ตัว แสดงอาการหลงกันได้ 8 เดือน และอีก 2 ตัว ไม่แสดงอาการเป็นพิษ โดยอาการดังกล่าวนั้น คือ น้ำตาไหลตลอดเวลา น้ำลายไหล และน้ำหนักตัวลด แต่อาการเหล่านี้จะหายไปเมื่อไม่ให้กินกระถิน ซึ่ง ดังรายงานของ จินดา และคณะ (2529) ที่ใช้ใบกระถินสดเพียงอย่างเดียวขุนgrade บีโอลูกผอม มุร่าห์เพศผู้ต่อน อายุประมาณ 2 ปี 6 เดือน จำนวน 2 ตัว โดยให้กินอย่างเต็มที่นาน 768 วัน กระบีโօสามารถกินได้ 58.53 กิโลกรัมสด/ตัว/วัน หรือเท่ากับ 5.88 กิโลกรัมแห้ง/ตัว/วัน มีอัตราการเจริญเติบโตลดลงเฉลี่ย 0.27 กิโลกรัม/ตัว/วัน มีสุขภาพสมบูรณ์ ไม่แสดงอาการขันเนื่องจากพิษของมิโนชินหั้งสักชั่วขณะอก และทางพยาธิของอวัยวะภายใน

บุญเสริม และบุญล้อม (2529) ได้ศึกษาการเสริม และไม่เสริมใบกระถินแห้ง ร่วมกับฟางปูรุ่งแต่งยูเรีย 5% โดยทดลองในโครุ่นลูกผอม ขาว-ดำ อายุประมาณ 7 เดือน น้ำหนักเฉลี่ย 105 กิโลกรัม จำนวน 2 กลุ่ม ๆ ละ 6 ตัว โดยกลุ่มที่ 1 กินฟางปูรุ่งแต่งเต็มที่ กลุ่มที่ 2 กินฟางปูรุ่งแต่งเสริมใบกระถินแห้ง 0.5 กิโลกรัม/ตัว/วัน และทั้ง 2 กลุ่มได้รับร่องกายด 1 กิโลกรัม/ตัว/วัน เป็นเวลา 98 วัน พบรากลุ่มที่ 2 กินอาหารได้มากกว่ากลุ่มที่ 1 คิดเป็นปริมาณวัตถุแห้งที่กินได้ เท่ากับ 2.8 vs 2.4 กิโลกรัม/ตัว/วัน มีผลให้อัตราการเจริญเติบโต และประสิทธิภาพการใช้อาหารดีกว่ากลุ่ม 1 อย่างมีนัยสำคัญ

บุญด้อม (2531) ได้ทดลองเบรียบเทียบให้แกะเศษผู้น้ำหนักเฉลี่ย 19.8 กิโลกรัม แบ่งเป็น 5 กลุ่ม ๆ ละ 5 ตัว แต่ละกลุ่มกินฟางข้าวหมากยี่เรียง 4% + ใบกระถินสด 1 กิโลกรัม/ตัว/วัน และฟางข้าวราดยี่เรียง 2% + กาภาษ้ำตาล 10% + ใบกระถินสด 1 กิโลกรัม/ตัว/วัน เป็นเวลา 69 วัน พบร่วงแกะเมื่อตัดการเจริญเติบโตเดือน และไม่มีอาการเป็นพิษเนื่องจากมิโนชินเข่นกัน แม้ว่าเมื่อคิดเป็นปริมาณกระถินแห้งที่กินต่อหนึ่งตัว เท่ากับ 1.3%

Cheva-Isarakul and Potikanond (1986) ศึกษาการไฝ่เสริม และเสริมใบกระถินแห้งในโค เพศผู้น้ำหนักเฉลี่ย 90 กิโลกรัม อายุ 6-7 เดือน แบ่งเป็น 2 กลุ่ม กลุ่มที่ 1 กินอาหารขัน 960 กรัมแห้ง/ตัว/วัน และฟางปูงแห่งยี่เรียง 6% โดยให้กินเต็มที่ กลุ่มที่ 2 กินชั่นเดียวกับ 1 แต่เสริมใบกระถินแห้ง 0.5 กิโลกรัม/ตัว/วัน พบร่วงแกะกลุ่ม 1 และ 2 มีน้ำหนักเพิ่มขึ้น 0.42 vs 0.48 กิโลกรัม/วัน และประสิทธิภาพการเปลี่ยนอาหารเท่ากับ 6.89 vs 6.51 กิโลกรัมอาหารกิโลกรัมน้ำหนักตัว ซึ่งไม่แตกต่างกันทางสถิติ แต่โคกลุ่มที่ 2 ซึ่งกินกระถินมีต้นทุนค่าอาหารในการเพิ่มน้ำหนักตัวต่ำกว่ากลุ่มที่ 1 (10.9 vs 12.4 บาท/กิโลกรัม)

นอกจากนี้ในรายงานของ Gupta and Atreja (1999) ที่ศึกษาในแพะริดนม ลูกผสม Alpine x Beetal อายุ 2 ปี น้ำหนักเฉลี่ย 30 กิโลกรัม จำนวน 4 ตัว โดยเพิ่มปริมาณใบกระถินแห้งในอาหารทุก ๆ 1 สปดาห์ คิดเป็นร้อยละ 24, 47, 75 และ 100 ของอาหารในแต่ละสปดาห์ หรือคิดเป็นปริมาณสารมิโนชินที่แพะกิน เท่ากับ 8.4, 14.8, 25.4 และ 28.6 กรัม/ตัว/วัน ตลอดระยะเวลา 1 เดือน พบร่วงปริมาณน้ำนมลดต่ำลงในสปดาห์ที่ 4 (1000-1473 vs 508 มิลลิลิตร/วัน) เนื่องจากสูตรที่มีกระถินสูงกว่า 75% ขาดสมดุลโภชนาจมีผลต่อการผลิตน้ำนม แต่เมื่อปรับให้อาหารมิโนชินที่ดีขึ้นด้วยการลดปริมาณใบกระถินลง พบร่วงปริมาณน้ำนมมีการเพิ่มขึ้น เมื่อนำตัวอย่างน้ำนมที่สูมเก็บทุก ๆ สปดาห์มาวิเคราะห์ปริมาณสารมิโนชิน และสาร DHP ไม่พบสารดังกล่าวแต่อย่างใด แสดงให้เห็นว่าไม่มีการขัน升สารดังกล่าวไปยังต่อมสร้างน้ำนมหรืออาจมีสารอื่นเป็นตัวขัดขวาง และในการทดลองนี้เมื่อเก็บตัวอย่างเลือดของแพะมาวิเคราะห์หาปริมาณสารมิโนชิน และ DHP ในชีรั่ว ไม่พบสารมิโนชิน แต่พบสาร 3,4-DHP เป็นการแสดงให้เห็นถึงกลไกการเปลี่ยนแปลงของสารมิโนชินเป็นสาร DHP เกิดขึ้นอย่างสมบูรณ์ในกระเพาะอุ้ม ซึ่งสอดคล้องกับรายงานของ (Jones and Megamity, 1986; Kumar and D'Mello, 1995)

นอกจากนี้การเสริมอาหารด้วย กรดอะมิโน  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{Zn}^{+2}$  และ  $\text{ZnSO}_4$  (Zinc sulphate) พบร่วงช่วยป้องกันการเกิดแผลลอก (lesion) ตามร่างกาย และช่วยเพิ่มน้ำหนักตัว แต่ไม่มีผลต่อระดับไฮroxycinในชีรั่ว เป็นไปได้ว่า Zn และแร่ธาตุตัวอื่นจะรวมตัว (chelation) กับ มิโนชิน และ DHP ทำให้คุณสมบัติของสารทั้ง 2 เปลี่ยนแปลงไป จึงช่วยลดการเกิดความเป็นพิษได้ (Lopez et al., 1979; Kumar, 1992)

## กรรมวิธีลดปริมาณมิโนซิน

ในประเทศไทยได้มีการศึกษาหาวิธีลดปริมาณสารมิโนซินเพื่อให้สามารถนำใบกระ针ไปใช้เลี้ยงสัตว์ได้อย่างปลอดภัยขึ้น ดังรายงานต่อไปนี้

ไฟโชค (2526) ได้นำใบกระถินสายพันธุ์พื้นเมือง และกระถินยักษ์ที่เกษตรกรใช้กันอย่างแพร่หลายในเขตอำเภอท่าม่วง จังหวัดกาญจนบุรี มาแยกส่วนที่เป็นกิงก้านออกใช้เฉพาะส่วนที่เป็นใบ พบร้าในใบกระถินพันธุ์พื้นเมือง และกระถินยักษ์มิโนซิน เท่ากับ 1.02 และ 1.22 %ของวัตถุแห้ง เมื่อนำมาลดมิโนซินโดยกรรมวิธีการตากแห้ง 11 ชั่วโมง นึงไอน้ำ 1 ชั่วโมง และแช่น้ำ 0.2 %  $\text{FeSO}_4$  15 นาที พบร้าสามารถลดมิโนซินในใบกระถินยักษ์ลงได้ 51.13, 13.96 และ 88.69% ส่วนกระถินพื้นเมืองลดลงเท่ากับ 33.8, 48.60 และ 90.79 % เมื่อเทียบกับใบสด แสดงว่าวิธีที่ลดมิโนซินได้ดีที่สุด คือ การแช่น้ำ 0.2 %  $\text{FeSO}_4$  15 นาที เนื่องจาก  $\text{FeSO}_4$  มีคุณสมบัติเป็นสารที่จับตัว (chelating agent) กับมิโนซินได้ดีทำให้มีการตกลงตัว และไม่สามารถดูดซึมผ่านผนังทางเดินอาหารได้ แต่การใช้สาร  $\text{FeSO}_4$  ไม่ควรเกิน 0.2 % ในสูตรอาหารเนื่องจากมีแนวโน้มไปปัจจุบันการใช้ประโยชน์ได้ของแร่ธาตุตัวอื่น โดยเฉพาะหมู่ฟอสเฟต (Ross and Springhall, 1963)

สุวรรณ (2527) ได้นำใบกระถินที่ขึ้นภายในมหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ วิทยาเขตกำแพงแสน จังหวัดนครปฐม มาแยกใช้เฉพาะส่วนของใบ ได้ผลตั้งตราช้าง 2.8 พบร้าวิธีที่ลดมิโนซินได้ดีที่สุด คือนำใบกระถินแห้งมาแช่น้ำนาน 15 นาทีถึง 24 ชั่วโมงแล้วนำมาตากให้แห้ง หรือใช้ใบสดสับแช่น้ำ 24 ชั่วโมงแล้วนำมาตากให้แห้ง แต่ถ้าใช้ใบสดแช่น้ำเพียง 15 นาทีลดลงได้น้อยมาก (9.92%) ส่วนการนำใบสดแช่น้ำ  $\text{FeSO}_4$  ได้ผลในการลดมิโนซินต่ำกว่าที่ไฟโชค (2526) รายงานไว้แต่ถ้าเป็นใบกระถินแห้งแช่น้ำ  $\text{FeSO}_4$  จะให้ผลใกล้เคียงกับการนำใบกระถินสดแช่น้ำ 0.2 %  $\text{FeSO}_4$  15 นาที ของไฟโชค (2526) สำรวจการผึ้งผสมและผึ้งแడด ทำให้ปริมาณมิโนซินลดลงเพียงเล็กน้อยเท่านั้น ดังนั้นการลดมิโนซินที่ได้ผลควรทำโดยการนำใบกระ针ไปแช่ในสารละลายฟอร์สซัลเฟตหรือชาในน้ำก่อนแล้วนำมาผึ้งแಡดให้แห้ง ซึ่งสอดคล้องกับรายงานของ วีระ (2530) ที่ได้ทดลองนำใบกระถินแห้งซึ่งมีปริมาณมิโนซิน 2.28% บรรจุในกระสอบปีบานแล้วนำไปแช่ในน้ำให้เป็นเวลา 24 และ 48 ชั่วโมง หลังจากนั้นนำมาผึ้งแಡดจนแห้ง พบร้ามีปริมาณมิโนซินเหลืออยู่ 0.31 และ 0.27 % หรือคิดเป็นปริมาณที่ลดลง เท่ากับ 86.40 และ 88.16%ตามลำดับ วิธีการนี้อาจจะเหมาะสมเฉพาะบริเวณที่มีทางน้ำไหลผ่านและในช่วงฤดูกาลที่มีแสงแดดเพียงพอต่อการผึ้งใบกระถินให้แห้งเท่านั้น

ตาราง 2.8 กรรมวิธีลดปริมาณมิโนซินในใบกระถิน

Table 2.8 Treatments for reduction of mimosine in leucaena leaf.

Mimosine reduction method	Mimosine	
	% DM	% Reduction
ใบกระถินสด	3.93	0
ใบสดสับแข็ง 0.2 % FeSO <sub>4</sub> 15 นาที ตากแห้ง	1.06	73.03
ใบสดสับแข็ง 0.4 % FeSO <sub>4</sub> 15 นาที ตากแห้ง	0.87	77.86
ใบสดสับแข็ง 15 นาที ตากแห้ง	3.54	9.92
ใบสดสับแข็ง 24 ชั่วโมง ตากแห้ง	0.39	90.08
ใบกระถินตากแห้ง	3.36	14.50
ใบแห้งแข็ง 0.2 % FeSO <sub>4</sub> 15 นาที ตากแห้ง	0.58	85.24
ใบแห้งแข็ง 0.4 % FeSO <sub>4</sub> 15 นาที ตากแห้ง	0.40	89.82
ใบแห้งแข็ง 15 นาที ตากแห้ง	0.39	90.08
ใบแห้งแข็ง 24 ชั่วโมง ตากแห้ง	0.38	90.33
ใบแห้งบดแข็ง 15 นาที ตากแห้ง	2.20	44.02
ใบกระถินผึ่งลมแห้ง	3.85	2.04

หมาย: ลูวรณ์ (2527)

Wee and Wang (1987) ได้นำตัวอย่างใบกระถินที่มีถินกำเนิดในประเทศไทย มาทำการวิเคราะห์ปริมาณมิโนซิน โดยนำใบกระถินมาตากจนแห้ง เป็นเวลา 2 วัน แล้วบดด้วยโกร่ง (pestle and mortar) พบร่วมมิโนซินลดลงจากเดิม คือ 5.56 เป็น 3.00 %ของวัตถุแห้ง และเบริญบที่ยับระหว่างใบกระถินสดที่หันด้วยมีด กับที่ไม่ได้หัน ใส่ในถุง polyethylene แขวน water bath ที่อุณหภูมิ (30-100 °C) จากนั้นนำมาตากให้แห้งแล้ววิเคราะห์ปริมาณมิโนซิน ได้ผลดังตาราง 2.9

จะเห็นได้ว่าวิมาณการลดลงของมิโนซินหลังตากแห้ง มีความแตกต่างกันไปในแต่ละรายงาน ซึ่งอาจมีผลมาจากกระบวนการก่อนตาก เช่น การหัน วิธีการหัน และขนาดชิ้น เป็นต้น เนื่องจากการหัน หรือการทำให้เซลล์พิษแตกออกอาจช่วยให้เอนไซม์ที่เกี่ยวข้องกับกระบวนการรายoyer ถลายสารมิโนซิน มีการสัมสัปดาห์ต่าง ๆ ได้ดีขึ้น หรืออาจมีผลทำให้เอนไซม์มีการเสียสภาพได้เร็วขึ้น อย่างไรก็ตาม พบว่ากระถินที่หัน กับที่ไม่ได้หัน มีปริมาณมิโนซินไม่แตกต่างกัน คือ 2.87 vs 3.00 ทั้งนี้อาจเนื่องมาจากการหันในกราดคลองน้ำไม่ได้ช่วยให้เอนไซม์มีการทำงานที่ดีขึ้นจึงไม่มีผลต่อการเปลี่ยนแปลงของมิโนซินและพบว่าอุณหภูมิที่เพิ่มขึ้นกับระยะเวลาในการแข็ง化 ร้อนมีความสัมพันธ์กับการลดลงของมิโนซิน คือเมื่ออุณหภูมิเพิ่มขึ้นและ/or ให้ระยะเวลาในการแข็ง化นานขึ้นยิ่งทำให้มิโนซินลดลง

ตาราง 2.9 ผลของอุณหภูมิ และระยะเวลาในการแช่ ต่อการสลายตัวของมิโนซิน

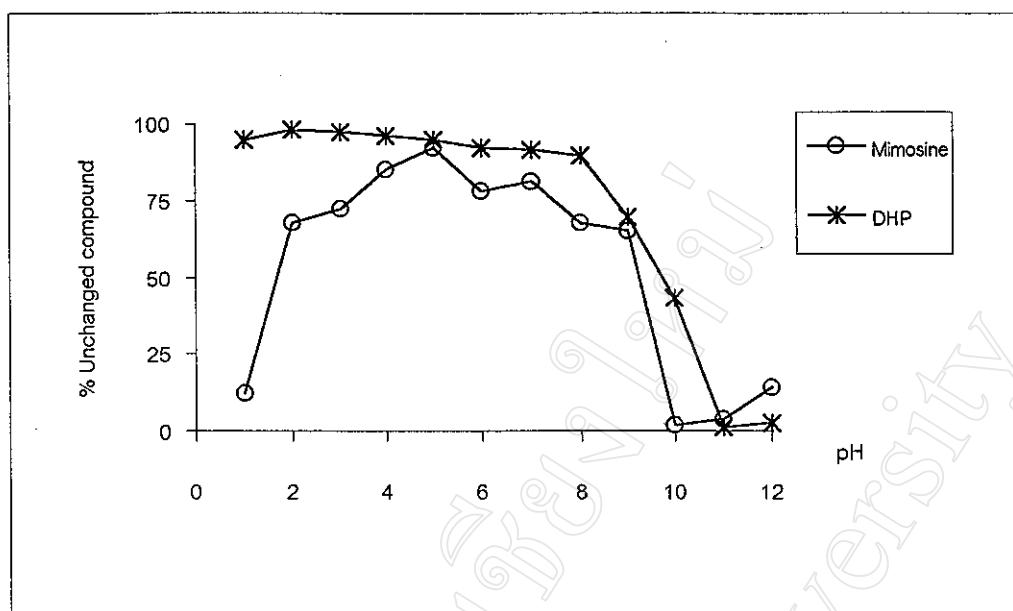
Table 2.9 Effect of water temperature and submergence time on mimosine degradation.

Submergence		Mimosine content (% DM)							
		0		5		10		20	
Time (minute)	WL	ML	WL	ML	WL	ML	WL	ML	
	Temperature (°C)	WL	ML	WL	ML	WL	ML	WL	ML
30	3.00	2.87	2.68	2.48	2.56	2.42	2.40	2.26	
45	3.00	2.87	1.88	1.68	1.76	1.57	1.52	1.44	
60	3.00	2.87	1.44	1.36	1.30	1.21	1.15	1.00	
75	3.00	2.87	1.32	1.24	1.26	1.08	1.04	0.82	
90	3.00	2.87	1.12	0.96	0.88	0.64	0.60	0.48	
100	3.00	2.87	0.62	0.36	0.32	0.24	0.21	0.16	

WL = Whole leaves, ML = Macerated leaves ที่มา : Wee and Wang (1987)

### ผลของ pH และอุณหภูมิ ที่มีต่อการเปลี่ยนแปลงของมิโนซิน และ DHP

Wills and Tangendjaja (1981) พบร่วมกันที่ลดลงของสารมิโนซินเมื่อความลับพันธุ์กับปริมาณ DHP ที่เพิ่มขึ้น โดยการนำสารละลาย มิโนซิน (15.4 mg/l) และ DHP (19 mg/l) ปรับให้มี pH ต่างกัน ด้วยสาร 10 M HCl หรือ 5 M NaOH จากนั้นนำไปแช่ในอ่างน้ำร้อนที่อุณหภูมิ 118°C นาน 2 ชั่วโมง ได้ผลดังภาพ 2.3 พบว่าที่ pH < 2 และ > 9.5 ปริมาณมิโนซินลดลงเกือบหมด แต่ที่ pH 4-7 มีการเปลี่ยนแปลงเพียงเล็กน้อย และเป็นไปในทิศทางเดียวกับปริมาณ DHP ซึ่งคงที่ในช่วง pH < 9.5 และลดลงจนเกือบหมดเมื่อมี pH ≥ 11 ทั้งนี้อาจเนื่องจากในช่วง pH 1-2 มิโนซินเปลี่ยนไปเป็น DHP แต่ที่ pH > 11 ทั้งมิโนซินและDHP มีการลดลงเช่นเดียวกัน ซึ่งอาจเกิดจากสารมิโนซินเปลี่ยนไปเป็นสารอื่นที่ไม่ใช่ DHP และเมื่อนำช่วง pH ที่มิโนซิน และ DHP ลดลงมาทำการศึกษาอุณหภูมิที่เหมาะสม ได้ผลดังตาราง 2.10 พบร่วมกันลดลงมากที่สุด (86-93 %) ที่ 120 °C ไม่ต่ำ pH จะอยู่ที่ระดับใด ส่วน DHP ที่ให้ความร้อนนาน 30 นาที พบร่วงลดลงมากที่สุดที่อุณหภูมิ 120 °C pH 11.5 แต่ที่อุณหภูมิเพียง 80 °C pH 12.5 ก็สามารถลด DHP ลงได้มากเท่ากับที่อุณหภูมิ 100 หรือ 120 °C



ภาพ 2.3 ความเสถียรของมิโนซิน และ DHP ในสภาพละลายน้ำ pH ต่างกัน ณ อุณหภูมิ 118°C นาน 2 ชม.

Figure 2.3 Stability of mimosine and DHP in solutions at different pH after heating at 118 °C for 2 hr. (Wills and Tangendjaja, 1981)

ตาราง 2.10 ความเสถียรของมิโนซิน และ DHP ในสภาพละลายน้ำ pH ต่างกัน ณ อุณหภูมิต่างๆ

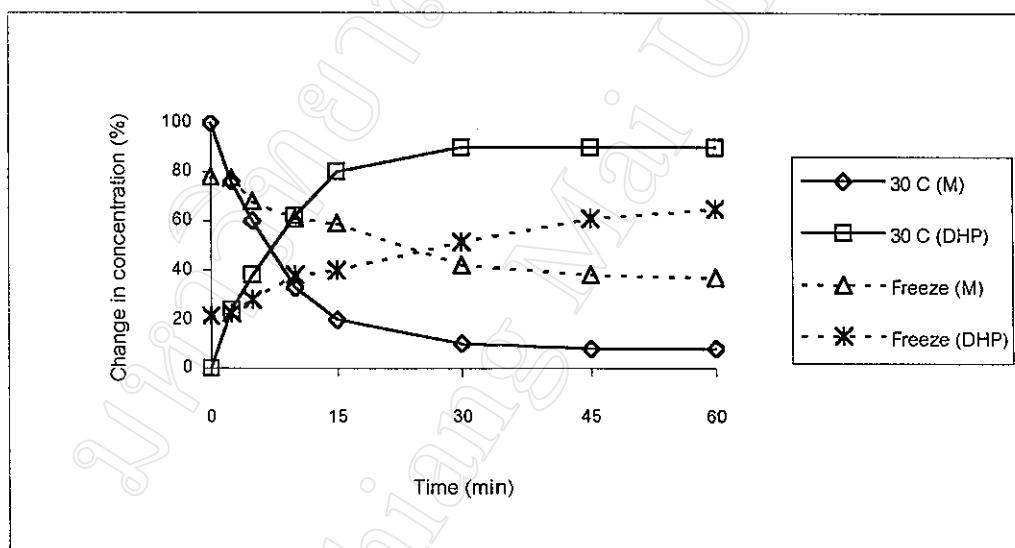
Table 2.10 Stability of mimosine and DHP after heating in alkaline conditions at different temperature.

(pH)	Alkaline conditions	Temperature (°C)				
		40	60	80	100	120
% Mimosine unchanged after heating 2 hr						
10.0		95	86	79	39	5
11.5		85	65	33	9	4
12.5		89	80	78	59	17
% DHP unchanged after heating 30 minute						
10.0		99	94	91	82	41
11.5		100	89	63	20	10
12.5		98	67	14	14	15

ที่มา : Wills and Tangendjaja (1981)

จากการงานของ Lowry et al. (1983) พบว่ากระบวนการเปลี่ยนแปลงมิโนซินไปเป็น 3-hydroxy-4-(H) pyridone (DHP) สามารถเกิดขึ้นเองภายในเซลล์ของไบค์นิสต์ การทำไขกระดูก สดที่ผ่านกระบวนการต่างกัน 2 วิธี คือ 1. แช่ในน้ำอุ่นอุณหภูมิ 30°C เป็นเวลา 0-60 นาที 2. แช่แข็งทันทีที่

-10°C จากนั้นนำออกมารีบไว้ที่อุณหภูมิห้อง (26°C) เป็นเวลา 0-60 นาที เช่นกัน จัดให้อยู่ในสภาพป้องกันการแห้งจากสภาวะภายนอก พบว่าการแข็งน้ำอุ่นนานเข้าทำให้มิโนซินเปลี่ยนไปเป็น DHP เพิ่มขึ้น หลังจากแข็งไว้ 30 นาที การเปลี่ยนแปลงจะคงที่ทั้งนี้เนื่องจากน้ำที่แข็งมีความเข้มข้นของสารสูงขึ้นจึงส่งผลให้เกิดความหนืดในการเปลี่ยนแปลงของสารมิโนซิน ถ้วนไปกรอกินสตดที่แข็งแข็งหิมเมื่อนำกลับมาทิ้งในอุณหภูมิปกติ (26°C) มิโนซินจะเปลี่ยนเป็น DHP ได้น้อยกว่าไปสุดที่แข็งในน้ำอุ่น แสดงให้เห็นว่าเอนไซม์และสารที่อยู่ภายในเซลล์ยังสามารถทำงานได้อีกแม้กระทั่งอยู่ภายใต้ไปสุดที่แข็งในน้ำอุ่น ก็ตาม อาจเป็นเพราะการแข็งแข็งทำให้สารหรือเอนไซม์ภายในเซลล์เสียสภาพไปบางส่วน เมื่อนำไปกรอกินสตดส่วนที่เป็นใบยอด (leaflets) มาแยกส่วนประกอบต่าง ๆ เพื่อศึกษาการทำงานของเอนไซม์ในก้านใบ (petiole), เส้นกลางใบ (rachis) และเส้นใบยอด (rachillae) พบว่าไม่ปรากฏปฏิกิริยาการเปลี่ยนแปลงของสารมิโนซินไปเป็น DHP แม้ว่าในส่วนตั้งกล้ามมิโนซินประมาณ 25% ของมิโนซินทั้งหมด สำหรับส่วนของลำต้นที่มีเนื้อเยื่อสีเขียว (green stem tissue) พบว่ามีการเปลี่ยนแปลงเล็กน้อยแต่มีการเปลี่ยนแปลงมากที่บริเวณยอด (apex)

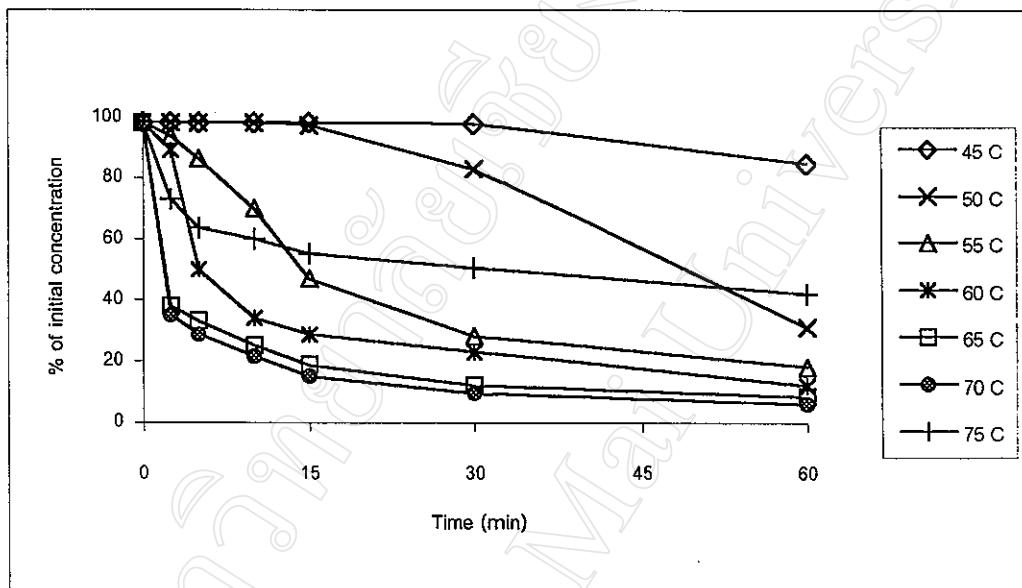


ภาพ 2.4 ความเข้มข้นของมิโนซิน และ DHP ที่เปลี่ยนแปลงไป (M = mimosine)

Figure 2.4 Changes mimosine and DHP relative molar concentration. (Lowry et al., 1983)

เมื่อแยกส่วนของลำต้นมาทำการศึกษาการทำงานของเอนไซม์ พบร่วมกันที่อ่อนจะมีการทำงานของเอนไซม์ และมีสารมิโนซินมากกว่าส่วนที่แก่กว่า นอกจากนี้ในส่วนของฝัก (pod) จะมีการเปลี่ยนแปลงเท่านเดียวกับใบ กล่าวคือส่วนของฝักจะมีลักษณะที่เป็นท่อลำเลียง (vascular tissue) คล้ายเส้นกลางใบซึ่งพบร่วมกับการเปลี่ยนแปลงของมิโนซินประมาณ 25% ของน้ำหนักสด แต่ส่วนของเปลือกที่เป็นสีเขียวซึ่งคล้ายกับส่วนของแผ่นใบ (lamina) มีการเปลี่ยนแปลงเกือบ 100%

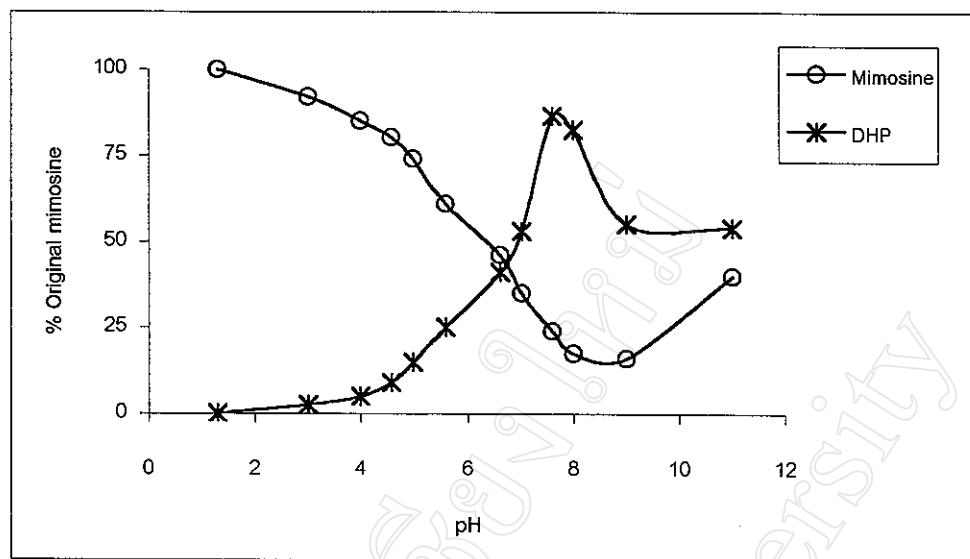
เมื่อนำใบกระถินรวมก้าน (whole leaves) มาให้ความร้อนแบบ drying ที่อุณหภูมิต่างกัน ดังภาพ 2.5 พบว่าที่อุณหภูมิ 65-70 °C มีมิโนซินลดลงอย่างรวดเร็ว ส่วนที่อุณหภูมิ 75 °C พบว่ามีอัตราการลดลงเร็วในระยะแรกแต่หลัง 15 นาที ไปแล้วอัตราการลดลงน้อยกว่าที่อุณหภูมิ 55-70 °C สาเหตุเช่นนี้อาจเนื่องจากความร้อนช่วยทำลายโครงสร้างเซลล์พืช มีผลให้ออนไซม์ที่เกี่ยวข้องกับการลดลงของมิโนซินทำงานได้เร็วขึ้น แต่ที่อุณหภูมิ 75 °C อาจมีผลทำให้ออนไซม์เสียสภาพ อย่างไรก็ตามที่อุณหภูมิต่ำกว่า 55 °C มีมิโนซินแทบจะไม่ลดลงเลยหลังจากได้รับความร้อนไม่นานกว่า 15 นาทีแรก โดยเฉพาะที่ 45 °C แม้จะได้รับความร้อนนานกว่า 15 นาที ก็ตาม (Lowry et al., 1983)



ภาพ 2.5 การลดลงของมิโนซินในใบกระถินรวมก้าน ณ อุณหภูมิต่าง ๆ

Figure 2.5 Decreasing of mimosine in leaflets at different temperature. (Lowry et al., 1983)

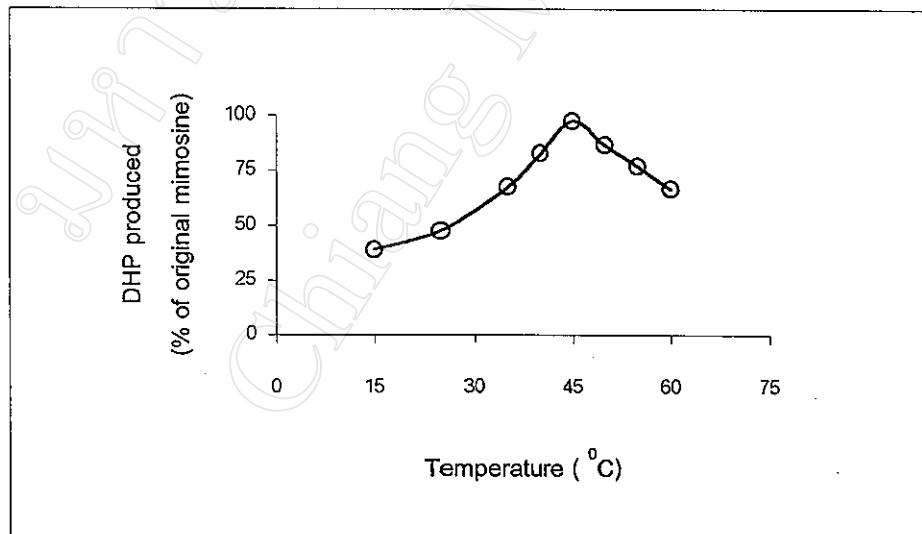
Tangendjaja et al. (1984) ได้นำใบกระถินสดสายพันธุ์ Cunningham หลังทำให้แห้งโดยวิธีเยือกแข็ง (freeze dried) จากนั้นแยกเฉพาะส่วนใบย่อย บดให้มีขนาด 1 มม. นำไปแช่ในสารละลายน้ำ pH ต่าง ๆ เป็นเวลา 30 นาที ณ อุณหภูมิ 15 °C ได้ผลดังภาพ 2.6 ที่พบว่าในช่วง pH 8-9 มิโนซินมีการลดลงมากที่สุด ในขณะที่สาร DHP เพิ่มขึ้นสูงสุด แสดงว่าช่วง pH 8-9 ที่อุณหภูมิ 15 °C เอนไซม์ที่เกี่ยวข้องกับการเปลี่ยนแปลงของสารมิโนซินไปเป็น DHP สามารถทำงานได้ดี และพบว่าปริมาณ DHP ที่เพิ่มขึ้นมีปริมาณใกล้เคียงกับสารมิโนซินที่ลดลง



ภาพ 2.6 การลดลงของมิโนซินและการเกิดขึ้นของ DHP เมื่อแข็งไกระดับที่ pH ต่าง ๆ กันที่อุณหภูมิ  $15^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 30 นาที

Figure 2.6 Mimosine loss (%) and DHP production after incubation of leucaena leaf extract at different pH at  $15^{\circ}\text{C}$  for 30 minutes. (Tangendjaja *et al.*, 1984)

เมื่อนำไปกรีบในสารละลายที่มี pH 8.0 แล้วให้ความร้อนที่มีอุณหภูมิต่างกัน เป็นเวลา 10 นาที พบร่วงเปลี่ยนแปลงของมิโนซินไปเป็น DHP เกิดขึ้นสูงสุดที่อุณหภูมิ  $45^{\circ}\text{C}$  ดังภาพ 2.7

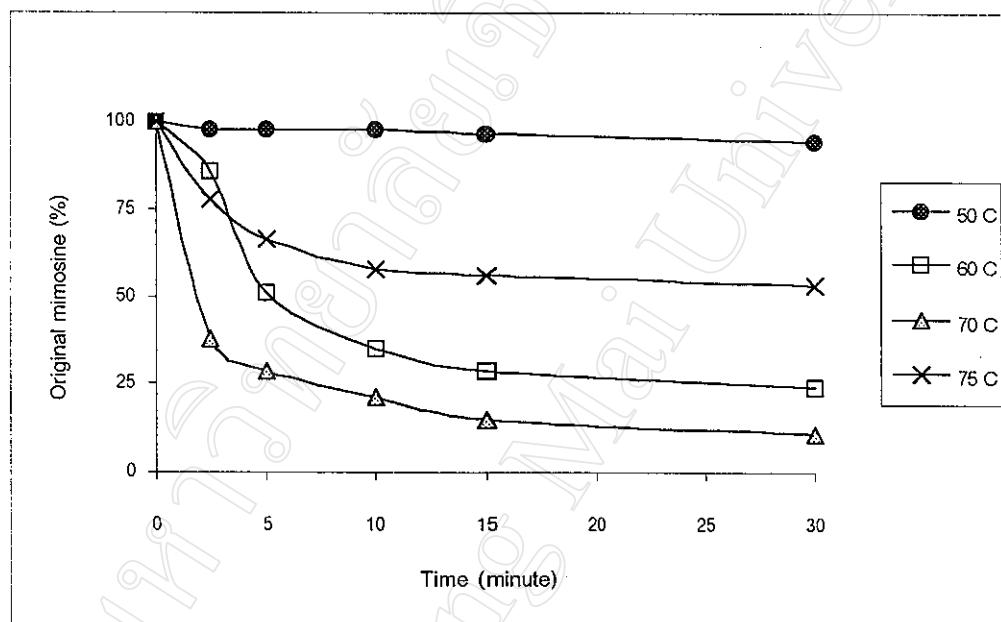


ภาพ 2.7 ผลของอุณหภูมิที่มีต่อปริมาณการเกิด DHP เมื่อแข็งไกระดับที่ pH 8.0 เป็นเวลา 10 นาที

Figure 2.7 The effect of temperature on the amount of DHP formed after incubation of macerated leucaena at pH 8.0 for 10 minutes. (Tangendjaja *et al.*, 1984)

แสดงว่าที่สภาพ pH 8.0 เอนไซม์สามารถทำงานได้ดี ในช่วงอุณหภูมิ 35-60 °C มีผลทำให้สารมีนิโคตินลดลงได้มากกว่า 65%

และในการทดลองเดียวกันของ Tangendjaja *et al.* (1984) ที่ศึกษาอัตราการทำลายมีนิโคตินในเซลล์พืชสด พบว่า เมื่อใช้ความร้อนที่อุณหภูมิต่างกัน ภายในเวลา 15 นาที มีการทำลายมีนิโคตินสูงสุดที่อุณหภูมิ 70°C และต่ำสุดที่ 50°C โดยมีนิโคตินถูกทำลายได้ 90% และ 40% ตามลำดับ นอกจากนี้ยังพบว่าที่อุณหภูมิ 75°C มีการทำลายได้น้อยกว่าที่ 60°C และ 70°C สาเหตุเช่นนี้อาจจะเกิดจากความร้อนที่สูงกว่า 50°C มีผลทำให้โครงสร้างของผนังเซลล์พืชถูกทำลายมีผลให้เอนไซม์ได้สัมผัสถูกบีบมีนิโคตินได้เร็วขึ้นจึงเกิดการเปลี่ยนแปลงได้เร็วขึ้น แต่ที่ความร้อนสูงกว่า 70°C และที่เวลานานขึ้นเอนไซม์จะถูกทำลายมีผลให้การทำงานลดลง ดังภาพ 2.8 และให้ผลเช่นเดียวกับ (Lowry *et al.*, 1983)



ภาพ 2.8 ผลของการให้ความร้อนแก่ใบระกาในอุณหภูมิต่าง ๆ กันที่มีต่อปริมาณมีนิโคติน

Figure 2.8 The effect of temperature on mimosine during heating of the intact fresh leaf.  
(Tangendjaja *et al.*, 1984)

### สภาพการเก็บรักษาตัวอย่างที่มีผลต่อปริมาณมิโนซิน และ DHP

Hegarty et al. (1964) ศึกษาระดับที่ลดลงของมิโนซิน และ DHP ที่เกิดขึ้นของใบกระถินสด ที่เก็บรักษาในสภาพต่าง ๆ ได้ผลดังตาราง 2.11

ตาราง 2.11 ผลของการที่ใบกระถินสดในสภาพต่าง ๆ ที่มีต่อปริมาณมิโนซิน และ DHP

Table 2.11 Effect of different treatments on mimosine and DHP content of fresh leucaena leaf.

Sample	Treatment	% Mimosine	% DHP
1	Fresh leaf in 0.1N HCl	8.7	Trace
2	Air-dried at room temperature	6.4	Trace
3	Dried at 45 °C for 10 hr in forced draught	6.3	0.2
4	Dried at 60 °C for 3 hr in forced draught	5.0	0.7

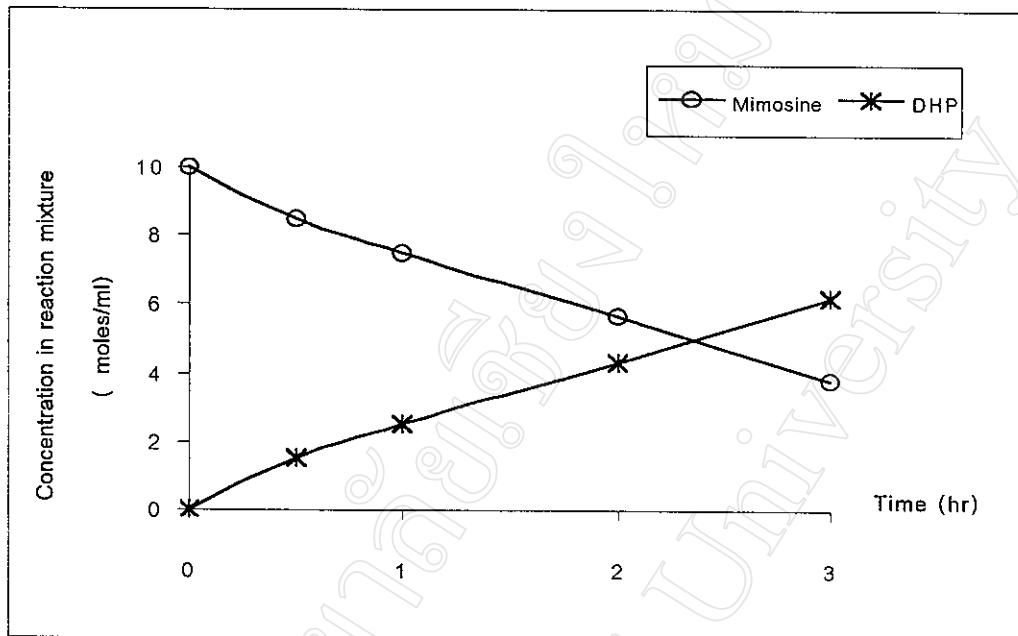
ที่มา: Hegarty et al. (1964)

จากตาราง 2.11 พบร่วมกันว่า ใบกระถินสดที่จุ่มในสารละลาย 0.1 N HCl ทันที จะมีมิโนซินสูงกว่าใบกระถินสดที่ทำให้แห้งโดยการผึ่งลม หรือที่อบให้แห้งโดยใช้ความร้อนที่ 45 °C นาน 10 ชั่วโมง และที่ 60 °C นาน 3 ชั่วโมง ดังนั้นวิธีการเก็บตัวอย่างใบกระถินสดเพื่อวิเคราะห์มิโนซินที่ดีที่สุดคือจุ่มใน 0.1 N HCl ทันที และหากนำไปอบแห้งจะลดลงแล้วยังมีผลทำให้มี DHP เกิดขึ้นด้วย

เมื่อนำตัวอย่างใบกระถินสดมาสกัดด้วยสารละลาย 0.2 N HCl แล้วพบว่ามีการลดลงหากเก็บไว้ที่ 4 °C นาน 4 เดือน โดยลดลงจาก 8.7 เป็น 8.1 % ส่วนตัวอย่างใบกระถินแห้งแล้วแม้จะเก็บในภาชนะที่มีฝาปิด และเก็บในตู้เย็น อุณหภูมิห้อง มีปริมาณมิโนซินลดลง จาก 5.0 เป็น 4.6 % เมื่อเก็บไว้นาน 6 เดือน และลดลงเหลือ 4.2 % หลังเก็บ 16 เดือน ส่วนตัวอย่างปัลส์ลาร์ พบร่วมกัน มิโนซินไม่มีการเปลี่ยนแปลงเมื่อเก็บที่ -20 °C นาน 12 เดือน แต่มี DHP เพิ่มขึ้นเล็กน้อย เนื่องจากเกิดกระบวนการ hydrolysis ขึ้นต่อ และเป็นไปอย่างช้า ๆ

นอกจากนี้แล้วการเปลี่ยนแปลงของตัวอย่างที่แยกสารละลายอื่น ๆ ออกโดยผ่าน resin column chromatography ก่อนนำไปแยกสารมิโนซินให้บริสุทธิ์ด้วย paper chromatography ตามวิธีการของ Hegarty et al. (1964) พบร่วมกับการสูญเสียมิโนซินในระหว่างเก็บรักษาต่างกัน เช่น ถ้าเป็นตัวอย่างปัลส์ลาร์ มีการสูญเสีย 25% เมื่อเก็บที่ 4 °C นาน 9 เดือน ส่วนสารละลายมิโนซินบริสุทธิ์ที่ได้จากพืชมีการสูญเสีย 40 % เมื่อเก็บนาน 5 เดือน ดังนั้นการวิเคราะห์สารมิโนซินจึงควรกระทำการทันทีที่เก็บตัวอย่างมาแล้วเพื่อลดการสูญเสียมิโนซิน

Hegarty et al. (1964) ได้ทำการศึกษาการเปลี่ยนแปลงของ มิโนชิน และ DHP หลังจากนำตัวอย่างไปกรองผ่านสแตนเลสกัดโดยการต้มกับ 0.1 N HCl เป็นเวลาต่าง ๆ กัน จากนั้นนำสารละลายที่ต้มได้ มาวัดปริมาณ มิโนชิน และ DHP ได้ผล ดังภาพ 2.9



ภาพ 2.9 การเปลี่ยนมิโนชินไปเป็น DHP เมื่อต้มในสารละลายกรดเกลือเข้มข้น 0.1 N

Figure 2.9 Conversion of mimosine to DHP in boiling 0.1 N HCl. (Hegarty et al., 1964)

พบว่าการเปลี่ยนแปลงของสารทั้งสอง เป็นแบบ反向 คือ DHP เพิ่มขึ้นเมื่อต้มนานขึ้น ในขณะที่มิโนชินกลับลดลง ซึ่งการเปลี่ยนแปลงของสารตั้งกล่าวมีผลต่อการวิเคราะห์หาปริมาณมิโนชิน ดังนั้นวิธีการสกัดสารมิโนชินในตัวอย่างโดยวิธีของ Hegarty et al. (1964) จึงไม่ใช้วิธีการต้มกับสารละลาย 0.1 N HCl แต่จะบดตัวอย่างกับสารละลาย 0.1 N HCl ด้วยถุงรุ้ง

#### ผลของการหมักที่มีต่อปริมาณมิโนชิน

วิธีการลดปริมาณมิโนชินออกจากการต้มกับกรด ทำให้สารละลายและสารอื่นๆ หายใจได้ยาก แต่ก็สามารถลดปริมาณสารมิโนชินได้โดยการหมัก

เนื่องจากจุลินทรีย์ในกระบวนการหมักสามารถลดปริมาณสารมิโนชินได้ ดังนั้น Labadan (1969) จึงได้นำไปกระบวนการแห้งที่บดแล้วหมักร่วมกับน้ำรูเมนจากโคที่ถูกฆ่าใหม่ ๆ โดยน้ำรูเมนถูกการองผ่านตะแกรงตาถี่ก่อนใช้หมัก จากนั้นนำไปผสมในอาหารเพื่อใช้เลี้ยงไก่ ซึ่งได้ผลดังตาราง 2.12

### ตาราง 2.12 ปริมาณสารมิโนซินที่ลดลงหลังการหมักกระถินป่น ร่วมกับน้ำรูเมน

Table 2.12 Mimosine decreased after fermented leucaena meal with rumen fluids.

Mimosine		
	% of DM	% Decreased
Control (untreated)	4.23	0
Fermented with rumen juice	3.00	29.08
Fermented with rumen juice + Molasses	3.58	18.16
Fermented with water only	3.68	13.00
Fermented with water and dried	3.26	22.93
Wash with water	1.50	64.54

ที่มา: ตัดแปลงจาก Labadan (1969)

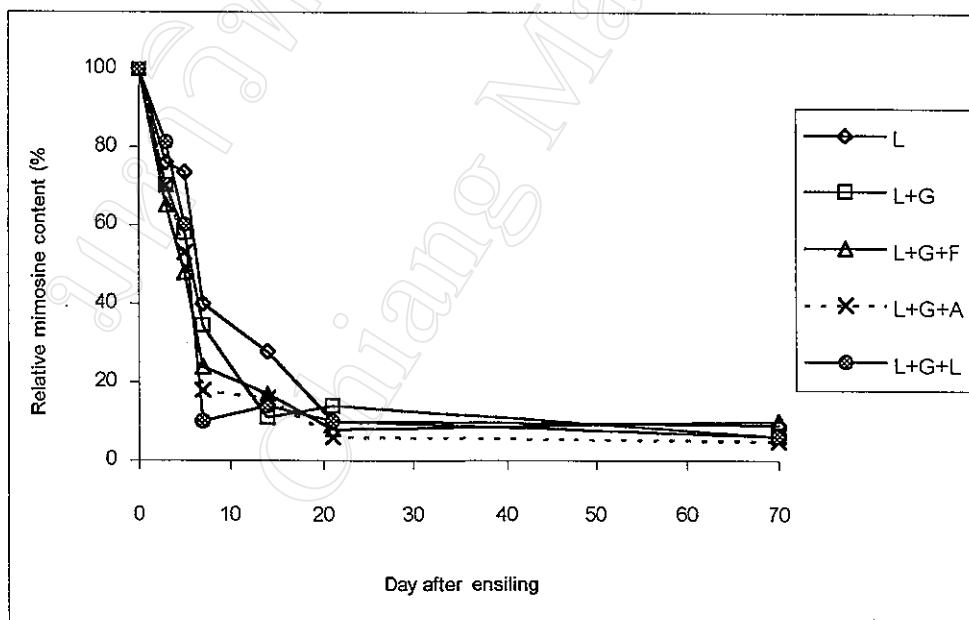
แม้ว่าจุลทรรศน์ในกระเพาะรูเมนของโคสามารถเปลี่ยนสารมิโนซินไปเป็นสาร DHP ได้ 100 % ก็ตาม (Sethi and Kulkami, no date; Jones, 1994; Kumar and D'Mello, 1995) แต่ในการทดลองของ Labadan (1969) เมื่อนำไปกระถินป่นมาหมักกับน้ำรูเมน พบร่วมสามารถลดมิโนซินลงได้เพียง 29.08% เท่านั้นทั้งนี้อาจมีผลมาจากการหมักไม่มีความเหมาะสมต่อการเจริญเติบโตของ จุลทรรศน์จึงทำให้มิโนซินลดลงได้น้อยกว่าที่รายงานไว้ อีกทั้งโครงสร้างของเซลล์พืชที่แห้งกันน่าจะมีผลต่อการเข้าอยู่สลายสารที่อยู่ภายในเซลล์ เช่นกัน อย่างไรก็ตามในการทดลองนี้วิธีการล้างด้วยน้ำสามารถลดมิโนซินลงได้มากที่สุด แม้จะต่ำกว่าที่ ฮีระ (2530) ได้รายงานไว้ คือ 86.40 - 88.16% ความแตกต่างนี้อาจมีผลจาก ระยะเวลาในการแข็ง อัตราการไหลผ่านของน้ำในขณะที่แข็ง เป็นต้น

นอกจากนี้ยังมีการรายงานว่าเมื่อนำไปกระถินมาหมักโดยตีมและไม่เติมสารเสริมพบว่าช่วยลดปริมาณสารมิโนซินที่มีอยู่ในในกระถินได้ ดังรายงานของ Hongo et al. (1986) ที่ได้ศึกษากรรมวิธีลดสารมิโนซินในกระถินโดยกระบวนการ freeze-dried, air dried, silage dried เพื่อใช้เป็นอาหารเลี้ยงหนูเบรียบเทียบกับกลุ่มที่ให้กินถั่วอัลฟ์ฟ้า พบร่วมกับน้ำหนักตัวที่เพิ่มขึ้น กับ บริมาณที่กินได้ ในกลุ่มที่กินถั่วอัลฟ์ฟ้า กับที่กินกระถินหมัก 20 % ให้ค่าสูงกว่ากลุ่มอื่น ส่วนอาการที่เป็นพิษเนื่องจากสารมิโนซินนั้น กลุ่มที่กินกระถินหมักไม่แสดงอาการดังกล่าว ทั้งนี้เนื่องจากปริมาณสารมิโนซิน และสาร DHP ที่อยู่ในกระถินมีความแตกต่างกัน คือ กระถินสด, freeze-dried, air dried และ silage dried มีมิโนซิน เท่ากับ 2.61, 1.93, 0.90 และ 0.19 % ของวัตถุแห้ง ส่วน DHP มีเท่ากับ 0.13, 0.34 และ 0.22% ของวัตถุแห้ง ใน freeze-dried, air dried และ silage dried ตามลำดับ (ในกระถินสดไม่ได้บันทึก DHP) จากผลดังกล่าวแสดงว่าวิธีการลดสารมิโนซินที่ดีที่สุด คือ การหมัก ส่วนการทำแห้งแบบเยื่อกแข็งมิโนซินลดลงน้อยที่สุดทั้งนี้อาจเนื่องมาจากการทำแห้งแบบเยื่อกแข็งเป็นเพียงการ

หยุดการทำงานของเอนไซม์ที่เปลี่ยนสารมิโนซินไปเป็น DHP แต่ไม่ได้ทำลายเหมือนการทำหายแห้ง หรือ การหมัก ทดสอบด้วยภาระงานของ Lowry et al. (1983)

ผลการทดลองของ Hongo et al. (1986) ได้ผลเช่นเดียวกับ Sunagawa et al. (1989) ที่มีการปรับปรุงคุณภาพของกระถินเพื่อใช้เป็นอาหารสัตว์ โดยนำกระถินหั่นส่วนไปรวมทั้งตัน กิง และ ก้านมาตากแห้งแล้วอัดเม็ด กับวิธีการนำมาหมักแล้วอัดเม็ด พบว่ามิโนซินเหลือเท่ากับ 0.98 และ 0.30 % ของวัตถุแห้ง เทียบกับในใบสดที่มีเท่ากับ 2.6 % เมื่อนำไปตีเสียงแกะ พบรากลุ่มที่กินกระถินหมักໄ่แสดงอาการเป็นพิษอันเนื่องจากสารมิโนซิน และ DHP ส่วนกลุ่มที่กินกระถินตากแห้งเมื่อสิ้นสุดการทดลอง ที่ 10 Spielberg พบรากลุ่มที่กินการทำงานของเอนไซม์ glutamic-oxaloacetic transaminase (GOT) และ glutamic-pyruvic transaminase (GPT) ซึ่งเป็นชี้กรการทำงานของเอนไซม์ทั้งสองชนิดนี้มีผลต่อการคงของเส้นเลือดดำบริเวณตับ และได้เป็นตัวบ่งชี้ถึงการทำงานของตับและได้ในการขัดสารพิษที่ตกลง ทั้งนี้เนื่องจากในกระถินตากแห้งมีปริมาณสารมิโนซินเหลืออยู่มากกว่ากระถินที่หมักแล้ว

Hongo et al. (1986) ได้ศึกษาการถูกทำลายของสารมิโนซินจากการหมัก เมื่อนำกระถินมาหมักโดยวิธีการต่างๆ คือ 1. กระถินอย่างเดียว (L) 2. กระถิน+กลูโคส (L+G) 3. กระถิน+กลูโคส+กรดฟอร์มิก (L+G+F) 4. กระถิน+กลูโคส+กรดอะซิติก (L+G+A) 5. กระถิน+กลูโคส+กรดแลคติก (L+G+L) ได้ผลดังภาพ 2.10



ภาพ 2.10 การเปลี่ยนแปลงของมิโนซินในใบกระถินหมักโดยการเตริมและไม่เตริมสารชนิดต่าง ๆ

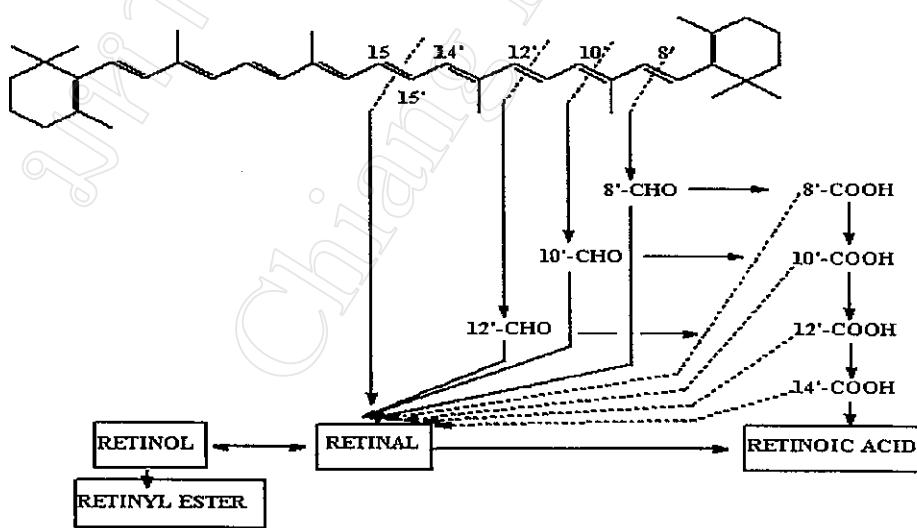
Figure 2.10 Changes of mimosine content in leucaena silage with or without additives.  
(Hongo et al., 1986)

จะเห็นได้ว่าการหมักกระถินด้วยวิธีใดก็ตาม ปริมาณมิโนซินในไบกระถินลดลงหลังหมัก 7 วัน เหลือเพียง 20-40 % ของมิโนซินเริ่มต้น และหลังหมัก 14-21 วัน เหลือไม่เกิน 20 % เท่านั้น นอกจากนี้ในการทดลองนี้ยังพบว่าการหมักกระถินร่วมกับการอินทรีย์อื่น ๆ เช่น กระถิน+กลูโคส+กรดซัคชารินิก กระถิน+กลูโคส+tartaric acid และ กระถิน+กลูโคส+กรดซิติก ก็ได้ผลเท่าเดียวกับที่กล่าวแล้วข้างต้น ซึ่งการลดลงของสารมิโนซินเนื่องจากกระบวนการหมักนี้จะมีผลมาจากการปริมาณการอินทรีย์และความร้อนที่เกิดขึ้นจากการกระบวนการหมัก

จึงนับได้ว่าการหมักไบกระถินช่วยลดปริมาณมิโนซินได้ดีกว่าการปั่นแตดและอาจให้ผลดีทัดเทียมกับการแช่น้ำหรือแช่สารละลายเพอร์ซ็อกลิฟต์ อีกทั้งยังสะดวกในทางปฏิบัติมากกว่าคือทำได้ทุกฤดูกาลโดยเฉพาะในช่วงฤดูฝนซึ่งมีกระถินเป็นจำนวนมาก

### เบต้าแคโรทีน ( $\beta$ -carotene)

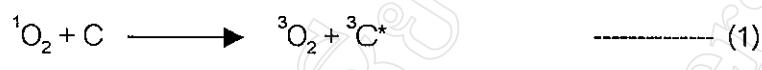
เบต้าแคโรทีน มีสูตรทางเคมี คือ  $C_{40}H_{56}$  เป็นสารแครอทีนอยด์ ซึ่งเป็นสารตั้งต้นที่สำคัญของวิตามินเอ เมื่อเบต้าแคโรทีนเข้าสู่ร่างกายจะถูกย่อยด้วยเอนไซม์ได้เป็นวิตามินเอ 1 หรือ 2 ในร่างกาย ขึ้นอยู่กับตำแหน่งคาร์บอนที่แตกออก ดังภาพ 2.11 จากนั้นจะถูกลำเลียงไปยังตับ เพื่อส่งต่อไปตามส่วนต่าง ๆ ของร่างกายในรูปของ low-density lipoprotein (LDL) ผ่านทางระบบเลือด หน้าที่ที่สำคัญของวิตามินเอก็คือ ช่วยในการบำรุงรักษาเซลล์เยื่อบุ เป็นภูมิคุ้มกัน ช่วยในการมองเห็น ควบคุมการทำงานของยีนส์ การเจริญเติบโตของร่างกาย กระดูกและช่วยให้ระบบสืบพันธุ์ทำงานตามปกติ (Stahl *et al.*, 1994)



ภาพ 2.11 การเปลี่ยนเบต้าแคโรทีนเป็นวิตามินเอ

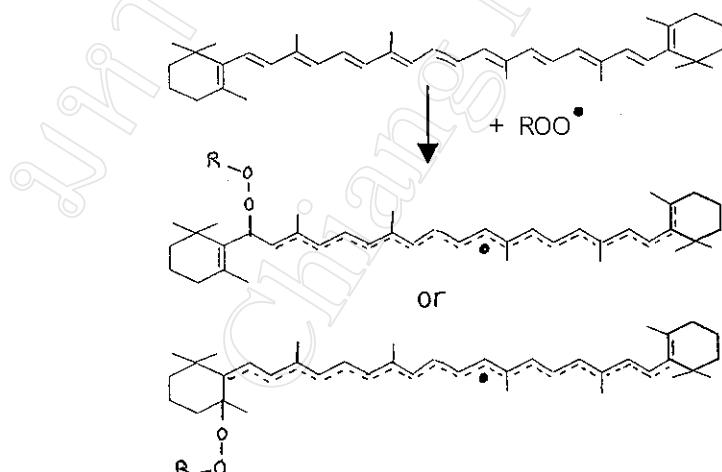
Figure 2.11 Metabolism of  $\beta$ -carotene to vitamin A (Stahl *et al.*, 1994)

นอกจากนี้เบต้าแครอทีน และแคโรทีนอยด์บางชนิดที่ไม่ถูกเปลี่ยนเป็นวิตามิน quo ยังมีบทบาทสำคัญในการป้องกันการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชั่นภายในร่างกาย ซึ่งปฏิกิริยาดังกล่าวมีผลเนื่องมาจากการออกซิเจนที่อยู่ในรูป reactive เช่น hydroxyl, superoxide anion radicals, hydrogen peroxide, singlet oxygen ( $^1\text{O}_2$ ), hypochlorite, nitric oxide radical และ peroxy nitrite ซึ่งสารกลุ่มนี้มีความเสี่ยงต่อการก่อให้เกิดการทำลาย DNA, โปรตีน ไขมัน และคาร์บอไฮเดรต เพื่อให้ร่างกายมีภาระการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชั่นเป็นปกติ จึงจำเป็นที่จะต้องรักษาการเกิด prooxidant กับ antioxidant ให้อยู่ในภาวะสมดุล ดังนั้นหน้าที่ของสารแครอทีนอยด์ต่อการต้านการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชั่น ที่สำคัญ เช่น การกำจัด  $^1\text{O}_2$  ดังสมการดังนี้



โดยแครอทีนอยด์ (C) เป็นตัวพลาสติกที่เกิดขึ้นของ  $^1\text{O}_2$  ให้เปลี่ยนรูปไปเป็น  $^3\text{O}_2$  ซึ่งอยู่ในภาวะ ground state ขณะเดียวกันแครอทีนอยด์จะเปลี่ยนเป็น triplet-excited carotenoid ( $^3\text{C}^*$ ) ซึ่งพลาสติกที่ได้ถูกเปลี่ยนแปลงรูปร่างไปในขณะที่มีการเคลื่อนไหว และการสั่นสะเทือนของ  $^3\text{C}^*$  หลังจากนั้นแครอทีนอยด์จะกลับเข้าสู่สภาวะเดิม

หน้าที่ในการกำจัด peroxy radical แสดงดังภาพ 2.12 ซึ่งเบต้าแครอทีนเป็นตัวสำคัญในการรักษาโดยเป็นตัวจับกับ peroxy radical ( $\text{ROO}^\bullet$ )



ภาพ 2.12 บทบาทของเบต้าแครอทีนในการกำจัด peroxy radical ( $\text{ROO}^\bullet$ )

Figure 2.12 Peroxyl radical scavenging by  $\beta$ -carotene (Stahl et al., 1994)

สำหรับความเป็นพิษต่อคนที่กินวิตามินเอ หรือเบต้าแครอทีนมากเกินไปมีความแตกต่างกัน คือ เมื่อกินวิตามินเอโดยตรงมากเกินไปจะเกิดภาวะวิตามินเอเกินในร่างกายเนื่องจากวิตามินเอกลัลย์ได้ในไขมันจึงไม่มีการขับออกทางปัสสาวะแต่มีการสะสมในตับ อาการที่พบในคนไข้จำนวน 600 ราย คือ ผิวหนังแดงและลอก ผดรุวง เมื่ออาหารและเจ็บป่วย แต่อาการเหล่านี้จะหายไปเมื่อลดปริมาณการกินวิตามินเอง สำหรับอาการรุนแรงที่พบเนื่องจากกินวิตามินเอกลัลย์มากเกินไป คือเกิดภาวะตับเสื่อมเนื่องจาก มีวิตามินเอกซ์อยู่มากในตับ ส่วนความเป็นพิษของเบต้าแครอทีนพบว่าไม่มี เนื่องจากเมื่อร่างกายเปลี่ยนเบต้าแครอทีนไปเป็นวิตามินเอได้พอเพียงแล้วกลไกดังกล่าวจะหาย去 สำหรับของเบต้าแครอทีนที่เหลือจะถูกสะสมตามเนื้อเยื่อไขมันหรือขับตัวออกจากร่างกาย แต่พบอาการข้อบ่งบอกว่าจะหายไปเมื่อหยุดทานเบต้าแครอทีนทันที คือ ภาวะแครอทีนอยด์ในเด็กดูดซูบทำให้ผิวหนังเป็นสีเหลืองอ่อน ๆ แบบตากแห้ง ซึ่งเป็นที่นิยม กรณีนี้พบในคนที่กินเบต้าแครอทีนมากกว่า 30 มิลลิกรัมต่อวัน แต่เมื่อยุดกินอาการดังกล่าวจะหายไป (อรชุน, 2536)

### ปัจจัยที่มีผลต่อปริมาณเบต้าแครอทีนในพืช

พืชตระกูลถั่วมีเบต้าแครอทีนมากกว่าตระกูลหญ้า พืชที่มีอายุมากขึ้นจะมีเบต้าแครอทีนลดลงโดยในหญ้าลดลงมากกว่าในถั่ว ดังตาราง 2.13

ตาราง 2.13 ผลของชนิดพืช และอายุการเจริญเติบโตที่มีต่อปริมาณเบต้าแครอทีน (mg./kg.DM)

Table 2.13 Influence of plant origin and stage of maturity in beta carotene (mg/kg DM)

Forage and stages	Number of samples	Mean	Maximum	Minimum
<b>Grasses</b>				
Vegetative to ear	51	278	606	84
Early to end flowering	44	133	258	53
Mature	30	59	156	4
<b>Legumes</b>				
Vegetative to bud	62	309	552	140
Early to end flowering	34	192	488	97
Mature	7	130	252	80

ที่มา : Ballet et al. (2000)

Shelton and Brewbaker (1994) พับปริมาณเบต้าแครอทีนในกระถิน เท่ากับ 536 mg/kg สูงกว่าที่ วินทร์ดา (2541) พับในใบกระถินสด (เก็บเอง) และกระถินปั่นที่ผลิตขายในจังหวัด

เชิงใหม่ซึ่งมีประมาณ 116.51-160.99 และ 18.90 mg/kgDM ตามลำดับ สาเหตุที่กระถินปั้นเมีย ประมาณต่ำ เพราะมีส่วนของกิงกำบันปั้นมากกว่าส่วนของใบ

### บทบาทของเบต้าแครอทีนในโคนม

ในสัตว์เคี้ยวเอื้องเมื่อรูเมนพัฒนาเต็มที่แล้ว จุลินทรีย์ในกระเพาะหมักสามารถสังเคราะห์วิตามินบางชนิดได้ เช่น กลุ่มวิตามินบี (thiamine, riboflavin, niacin etc.) และ วิตามินเค สำหรับวิตามินดี และ วิตามินซี สัตว์สามารถสังเคราะห์ได้ตั้งแต่เกิด จึงมักไม่มีปัญหาในเรื่องของการขาดวิตามินเหล่านี้ ส่วนวิตามินเอก และ อี สัตว์จะได้รับจากอาหาร ซึ่งความต้องการวิตามินเอก อี ดี และในอาศิน ของโค ได้แสดงไว้ในตาราง 2.14

ตาราง 2.14 ปริมาณวิตามินที่สัตว์เคี้ยวเอื้องควรได้รับ

Table 2.14 Vitamin recommendations for ruminants

	Vit. A (IU/h/d)	Vit. E (mg/h/d)	Vit. D (IU/h/d)	Niacin (g/h/d)
Dairy cow, lactating	80,000 - 120,000	100 - 1,000	15,000 - 50,000	1 - 2
Dairy cow, dry	75,000 - 125,000	500 - 900	10,000 - 20,000	0 - 1
Finishing cattle	40,000 - 70,000	200 - 1,500	4,000 - 7,000	1 - 2

ที่มา : RPAN (1998 cited by Ballet et al., 2000)

Weiss (1998) แนะนำว่าปริมาณวิตามิน เอ ที่โคนมแห้ง โคไกล์คลอด โคให้นมสูง และโคให้นมต่ำ ควรได้รับประมาณ 104,000, 121,000, 158,000 และ 121,000 IU/วัน ตามลำดับ (400 IU of Vitamin A = 1 mg β-carotene) ในโคที่ให้เม็ดวัช จำเป็นต้องได้รับวิตามินเอก 76 IU/kgBW เพื่อให้ในระบบสีบพันธุ์ และถ้าโคได้รับเบต้าแครอทีนต่ำกว่า 0.18 mg/kgBW จะมีความเสี่ยงต่อการแท้งลูก หรือให้ลูกที่ข่อนแอ และอาจเกิดรถดัง จากผลการศึกษาของ Swanson (1968; ข้างโดย Weiss, 1998) พบว่าโคที่ได้รับ วิตามินเอก 170,000 IU/วัน ตั้งแต่ก่อนคลอด 60 วัน จนถึงหลังคลอด 42 วัน ให้ผลผลิตน้ำนมสูงกว่าโคที่ได้รับวิตามินเอก 50,000 IU/วัน (40.2 เทียบกับ 35.8 กิโลกรัม/วัน ตามลำดับ) แต่โคที่กินวิตามินเอก 50,000 IU/วัน เสริมด้วยเบต้าแครอทีน 300 mg/วัน จะให้น้ำนมเพิ่มขึ้นประมาณ 3 กิโลกรัม/วัน

### ปัจจัยที่มีผลต่อการใช้ประโยชน์ได้ของวิตามินเอกในสัตว์เคี้ยวเอื้อง

การสังเคราะห์วิตามินเอก ถ้าอยู่ในรูปของ ester, retinyl acetate และรูปของ trans - isomer สามารถใช้ประโยชน์ได้ 100% แต่ถูกทำลายได้ง่ายจากแสง ความร้อน สารออกซิเจน และพบว่าภายในกระเพาะรูเมนของสัตว์บางชนิดสามารถทำลายวิตามินเอกได้ นอกจากนี้การใช้ประโยชน์ในรูปวิตามินเอก

ยังขึ้นอยู่กับปัจจัยต่าง ๆ เช่น โคที่อยู่ในช่วงให้เมスマาราณเปลี่ยนเป็นเบต้าแครอทีน 1 มิลลิกรัม ให้เป็นวิตามินเอได้เท่ากับ 400 IU ขึ้นอยู่กับสุขภาพของโค ปริมาณที่กิน และประสิทธิภาพในการเปลี่ยนซึ่งจะลดลงเมื่อมีการกินเพิ่มขึ้นด้วย และเมื่อสัตว์ได้รับวิตามินและพอกับความต้องการแล้ว กลไกการเปลี่ยนเป็นวิตามินจะหยุด (Bondi and Sklan, 1984; บรรณา, 2536)

การสูญเสียของเบต้าแครอทีนในกระเพาะรูเมนที่ศึกษาโดยวิธี *In vitro* และ *In vivo* มีค่าประมาณ 20% พบร้าการสูญเสียนี้ไม่มีผลเนื่องจากอาหารที่กิน ดังแสดงในตาราง 2.15 แต่มีผลจากการออกซิเดชันหรือจากการทำงานของเอนไซม์ไฮโดรเจนส์ที่เกิดจากจุลินทรีย์ที่อยู่ภายในกระเพาะรูเมน

ตาราง 2.15 ปริมาณเบต้าแครอทีนที่สูญหายในกระเพาะรูเมน

Table 2.15 Ruminal disappearance of beta carotene.

Animal	Diet	% Disappearance	Method
-	-	31.9	<i>In vitro</i> 9 h
Dairy heifer	High-hay	25.2 ± 5.6	<i>In vitro</i> 7 h
Steer	High-roughage	24.4	<i>In vitro</i> 16 h
Mature wether	High-cellulose	23.1 ± 5.9	<i>In vivo</i>
	High-starch	23.3 ± 6.9	
Cow	High-concentrate	4.7 ± 1.7*	<i>In vitro</i> 24 h

\* beta carotene from different source, pure beta carotene or commercial lucerne meal.

ที่มา : Ballet et al. (2000)

ส่วนการสูญเสียของวิตามินเอในกระเพาะรูเมน เมื่อทดสอบด้วยวิธี *in vitro* พบร้ามีค่าประมาณ 66% ขึ้นอยู่กับชนิดอาหารที่สัตว์กิน กล่าวคือ มีการสูญเสียนากขึ้นเมื่อกินอาหารข้นเพิ่มขึ้น และมากกว่าเมื่อกินอาหารหยาบ (67-72 vs 16-20%) (Rode et al., 1990; Weiss et al., 1995)

แต่เมื่อทดลองกับสัตว์ (*in vivo*) พบร้ามีการสูญเสียของวิตามินเอในกระเพาะรูเมนก่อนที่มาถึงลำไส้เล็ก ดังตาราง 2.16 โดยในโคเพศผู้ตองที่ได้เติมวัย เมื่อกินอาหารข้นในปริมาณที่สูงมีการสูญเสียนากกว่าเมื่อกินอาหารข้นในปริมาณที่ต่ำ แต่ในโคเพศผู้ตองที่ยังไม่ได้เติมที่แม้จะกินอาหารหยาบในปริมาณสูงก็พบว่ามีการสูญเสียวิตามินเอในกระเพาะรูเมนก่อนที่มาถึงลำไส้เล็กสูง ส่วนในแกะเมื่อกินอาหารข้นในปริมาณสูงผลให้มีการสูญเสียวิตามินเอในกระเพาะรูเมนสูงเช่นเดียวกับโคเพศผู้ตองที่ได้เติมวัย (Ballet et al., 2000)

### ตาราง 2.16 ปริมาณวิตามินเอที่สลายตัวไปในกระเพาะรูเมน

Table 2.16 Measurements of ruminal degradation of vitamin A *in vivo*.

Animal	Diet	Degradation (%)
Mature steer	High-roughage	57 (31-67)
Mature steer	20% concentrate	52
	40% concentrate	56
	60% concentrate	70
	80% concentrate	62
Steer	High-hay	73.9 (70-80)
Sheep	High-concentrate	64 ± 9

ที่มา : Ballet et al. (2000)

ปริมาณเบต้าแครอทีนที่สัดว์เคี้ยวเข้าสู่กระเพาะรูเมนจากพืชได้มีเพียง 10% เนื่องจากในพืชมีปริมาณไขมันต่ำจึงละลายออกมากได้น้อย และถูกจำกัดในการดูดซึม (Ferrando, 1980) นอกจากนี้ยังพบว่ามีปริมาณเบต้าแครอทีน 5-10% ที่ถูกดูดซึมไปใช้หลังจากผ่านกระเพาะรูเมนแล้วสามารถเปลี่ยนสารเบต้าแครอทีนไปเป็นวิตามินเอได้แตกต่างกัน ขึ้นกับชนิดและสายพันธุ์ของสัตว์ด้วย เช่น เพาะ และ แกะ สามารถเปลี่ยนเบต้าแครอทีนไปเป็นวิตามินเอที่เข้าไปยังตับได้หมด แต่กระปือไม่สามารถเปลี่ยนได้ทั้งหมด และพบว่าลูกโคพันธุ์ไฮลส์ไทน์ สามารถเปลี่ยนเบต้าแครอทีนไปเป็นวิตามินเอได้ดีกว่าพันธุ์เกรินชี (Eaton et al., 1959)

นอกจากนี้รายงานของ Yang et al. (1992) พบว่าการสะสมของสารแครอทีนอยู่ดีในแกะ เพาะ และโค มีความแตกต่างกัน คือ ไม่พบเบต้าแครอทีนในชีรั่ม หรือไขมันใน แกะและเพาะ แต่พบในรูปของ ลูเตอิน (lutein) ซึ่งต่างกับโคที่พบเบต้าแครอทีนทั้งในชีรั่ม และไขมัน อย่างไรก็ต้องสร้างเบต้าแครอทีนเมื่อกำหนดมาก่อน แต่พบในโคมากกว่าแกะ และเพาะ แต่ไม่พบการสะสมของลูเตอินที่ตับในสัตว์ทั้ง 3 ชนิดแต่อย่างใด

### ปัจจัยที่มีผลต่อการสูญเสียเบต้าแครอทีนในพืช

Ezell and Wilcox (1962) พบว่าอัตราการสูญเสียสารเบต้าแครอทีนของใบพืชในระหว่างการเก็บรักษา มีความสัมพันธ์กับความชื้นในอากาศ กล่าวคืออากาศที่มีความชื้นต่ำพืชจะมีอัตราการเรียบเร็วทำให้เกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันมากและเร็วมีผลให้สูญเสียเบต้าแครอทีนสูง นอกจากนี้ อุณหภูมิที่สูงส่งผลให้มีอัตราการสูญเสียของเบต้าแครอทีนสูงขึ้นเช่นเดียวกัน

Wood and Carter (1983) ทำการศึกษาการสูญเสียสารแครอทีน และแซนฟิล์ด ของใบกระถินที่เก็บรักษาในสภาพต่างกัน พบว่า เมื่อเก็บไว้เป็นเวลา 1 เดือน อัตราการสูญเสียของแครอ

ที่นิเกิดต่ำกว่าแซนโกลฟิล์ส คือ 19-40 vs 29-53 mg/kg และในกระถินที่ตากแห้งมีปริมาณสารสีค่อนข้างคงที่กว่าในกระถินที่อบแห้ง ส่วนการอัดเม็ด หรือการใช้สารต้านการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันไม่มีผลต่อการลดลงของสารสีแต่อย่างใด

Kalač and McDonald (1981) พบว่าปริมาณสารเบต้าแคโรทีนในพืชขึ้นกับ ชนิด สายพันธุ์ อายุการเจริญเติบโต และชนิดปุ๋ยที่พืชได้รับ แต่การสูญเสียที่เกิดขึ้นเป็นผลจากกระบวนการสังเคราะห์แสงที่ถูกกระตุ้นด้วยคลอรอฟิลล์ สาร haematin โดยเฉพาะที่อยู่ใน cytochrome c ซึ่งมีเอนไซม์ lipoxygenase เป็นตัวทำลายด้วยกระบวนการการออกซิไดส์ จะเกิดมากเมื่ออุณหภูมิสภาวะที่มี pH เหมาะสม คือ 6.5-9.0 โดยเฉพาะในพืชหมักที่มีเชื้อคลอสเตรียเจริญเติบโต มีรายงานว่าพืชหมักที่มี pH 4.0-4.5 ไม่มีการสูญเสียแคโรทีน แต่หากมี pH 4.5-4.7 จะมีการสูญเสียประมาณ 10% และถ้าพืชหมักมี pH มากกว่า 5.0 จะเกิดการสูญเสียแคโรทีนเพิ่มมากขึ้น แต่ในกระบวนการหมักที่มีการเสริมกรดเพื่อช่วยเร่งการหมักพบว่าสารแคโรทีนเพิ่มขึ้นสูงกว่าก่อนหมัก เช่นเดียวกับรายงานของ Watson and Nash (1960)

Kalač (1983) ได้รายงานถึงปริมาณการสูญเสียสารเบต้าแคโรทีนในระหว่างการหมัก และช่วงที่ใช้เลี้ยงสัตว์ ของพืชตระกูลถั่วและพืชตระกูลถั่ว พบว่าการสูญเสียในระหว่างการหมักเกิดสูงในถั่วมากกว่าหน้ำ โดยไม่ขึ้นกับคุณภาพทางกายภาพของพืชหมัก กล่าวคือ แม้พืชหมักจะมีคุณภาพดี มี pH ต่ำกว่า 4.0 แต่อาจมีการสูญเสียมากกว่าพืชหมักที่มีคุณภาพด้อยกว่า นอกจากนี้ ในช่วงที่ใช้เลี้ยงสัตว์ยังมีการสูญเสียน่องจากระยะเวลาที่เปิดหลุมหมักทิ้งไว้ คือถ้าเปิดหลุมไว้นาน หรือปล่อยทิ้งให้สัตว์กินนานขึ้นจะมีการสูญเสียมากขึ้น โดยการสูญเสียขึ้นอยู่กับชนิดของพืช แต่ไม่ขึ้นกับคุณภาพของพืชหมัก

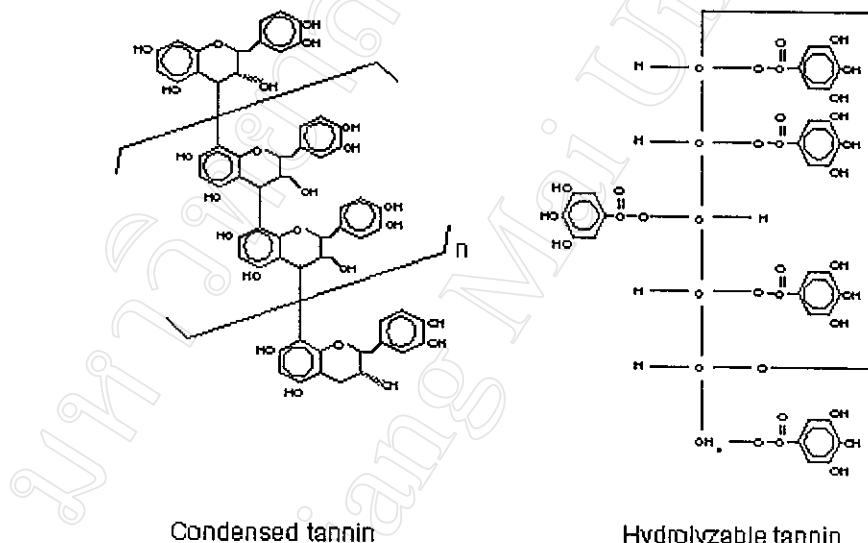
นอกจากนี้ยังพบว่าสารในตอที่นิพัชช่วยให้มีการสูญเสียแคโรทีนเพิ่มขึ้น และเกิดมากสุดที่ pH 3 โดยสารดังกล่าวพบมากในพืชที่ได้รับปุ๋ยในตอเรจนในปริมาณสูง หรือจากสารที่เสริมลงในพืชหมัก Kalač and McDonald (1981)

### แทนนิน (Tannin)

สารแทนนิน พบครั้งแรกในปี ค.ศ. 1796 เรียกว่า tannare เป็นภาษาละติน แปลว่าเปลือกต้นเชือก มีรสเผ็ด แทนนินสามารถดักกับโปรตีนของหนังสัตว์ทำให้ไม่เน่าเปื่อย อีกทั้งยังเปลี่ยนสภาพของหนังดิบสด ๆ ให้เป็นหนังฟอก หรือหนังสำเร็จได้ (Throstensen, 1976 ถ้างโดย วัฒนา, 2539) ในปัจจุบันสารแทนนินในพืชเป็นสิ่งที่นักพยาธิวิทยา และนักกีฏวิทยา ให้ความสนใจมากขึ้น เนื่องจากช่วยให้พืชมีความทนทานต่อการเกิดโรค และการถูกทำลายจากแมลง นอกจาก

จากนี้นักโภชนาศาสตร์สัตว์ก็ให้ความสำคัญมากขึ้นเนื่องจากแทนนินจับตัวกับโปรตีนและคาร์บอไไฮเดรตได้ดี จึงทนต่อการถูกย่อยสลายด้วยจุลทรรศในกระเพาะรูเมน

สารแทนนินจัดเป็นสารประกอบจำพวกที่มีโครงสร้างเป็นวงแหวน (phenolic compound) ที่ละลายน้ำได้ และสามารถจับกับโปรตีนทำให้ตกตระกอน สารแทนนินแบ่งเป็น 2 ชนิด ตามลักษณะโครงสร้างและปฏิกิริยา กับสารละลาย คือ Hydrolyzable tannin (HTs) และ Condensed tannin (CTs) ดังภาพ 2.13 โดย HTs มี CHO เป็นส่วนประกอบในตำแหน่ง hydroxyl groups เช่น กลุ่มของสาร gallic acid หรือ m-digallic acid (gallotannins) หรือ hexahydroxydiphenic acid และแทนนินกลุ่มนี้สามารถถูกย่อยสลายได้โดยสารละลายที่มีความเป็นกรด-ด่าง พบรดได้ในส่วนของใบ ผล ฝัก และในใบเลี้ยง สารที่ให้รสขม (galls) ในพืชใบเลี้ยงคู่ เช่น oak, chestnut แต่ไม่พบในพืชใบเลี้ยงเดี่ยว (Kumar and D'Mello, 1995) ส่วนแทนนินชนิด CTs ได้จากส่วนของ proanthocyanidins ซึ่งเป็นโครงสร้างของสาร flavonoid, epicatechin และ catechin ที่เชื่อมกับสารอื่น พบรดได้ในพืชทั่วไป



ภาพ 2.13 โครงสร้างของ Condensed tannin และ Hydrolyzable tannin

Figure 2.13 Structure of Condensed tannin and Hydrolyzable tannin (Kumar and D'Mello, 1995)

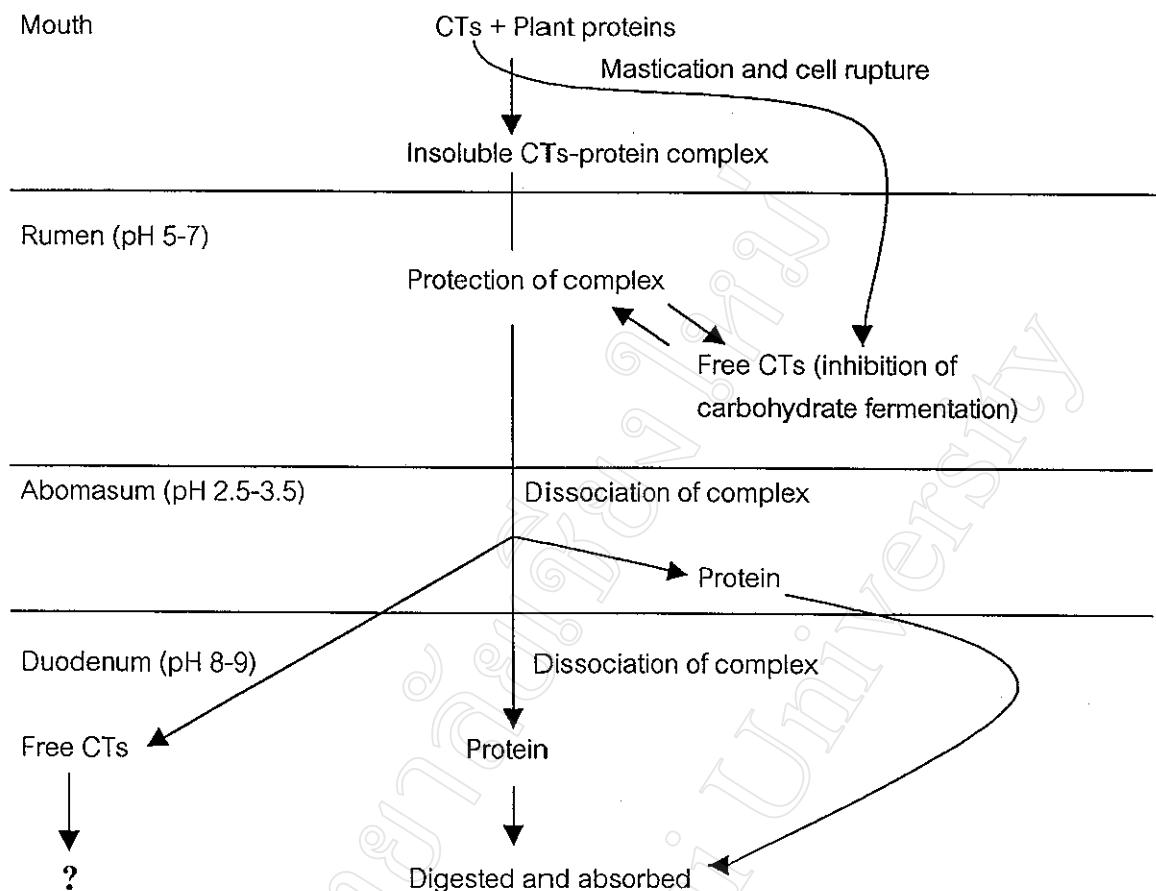
แทนนินที่พบในกระถินสกุล *Leucaena* ส่วนใหญ่เป็นชนิด CTs มีประมาณ 4-7%DM (Salam Abdullah and Rajion, 1997) แต่ปริมาณสารแทนนินมีความผันแปรไปตามชนิด และระดับการเจริญเติบโตของพืช เช่น พืชในเขตต้อนได้รับความเข้มข้นของแสงมากมีผลให้เกิดสารแทนนินมากขึ้น อุณหภูมิที่สูงขึ้นช่วยเพิ่มการสร้าง CTs ในใบพืชมากขึ้น (Lees *et al.*, 1994) และพืช

ที่เจริญเติบโตในดินที่มีคุณภาพดี และมีความเป็นการมีผลให้มีการสร้าง CTs เพิ่มขึ้น (Kelman and Tanner, 1990)

### บทบาทของสารแทนนินในอาหารสัตว์

ช่วยป้องกันการเกิดอาการห้องอีดขันมีสาเหตุมาจากการกินพืชตระกูลถั่วที่มีโปรตีนละลายน้ำสูง โดยแทนนินที่มีในพืชจะจับตัวกับโปรตีนังกล่าว ช่วยลดการเกิดฟองแก๊ส ซึ่งกลไกการทำงานของแทนนินกับโปรตีนมีดังนี้ เมื่อแทนนินจับกับโปรตีนจะได้สารประกอบที่เรียกว่า tannin-protein โดยเชื่อมด้วยพันธะ H-bond ระหว่างหมู่ phenolic ของสารแทนนินกับหมู่ ketoimide ของโปรตีนและบางครั้งเกิดจากการเชื่อมกันระหว่างส่วนที่ไม่ซ้อนบ้าน้ำ คือส่วนของแทนนิน (aromatic ring) กับส่วนที่ไม่ซ้อนบ้าน้ำของโปรตีน ซึ่งโครงสร้างของสารประกอบ tannin-protein สามารถเปลี่ยนแปลงได้ อย่างไรก็ตามถ้าโปรตีนและแทนนินมาพบกันในสภาพเป็นอัดคราฟ์แลน์ และที่มีออกซิเจน ส่วนของ polyphenol เมื่อถูกออกซิเดชันได้เป็นสารควิโนน ซึ่งเชื่อมด้วยพันธะโควาเลนท์กับ nucleophelic amino acid เช่น ไอลีน หรือ ชีสเทอีน จะได้สารประกอบแทนนิน-โปรตีน ที่เปลี่ยนกลับไม่ได้ การเกิดพันธะ 2 รูปแบบนี้ ขึ้นกับขนาดโมเลกุลของโปรตีน และโครงสร้างของกรดอะมิโน และพบว่าโปรตีนที่มีขนาดใหญ่เมื่อจับกับสารแทนนินแล้ว โปรตีนมักใช้ประโยชน์ไม่ได้

นอกจากนี้แทนนินสามารถจับกับเอนไซม์ที่หลังออกมาได้เนื่องจากเอนไซม์คือโปรตีนนั่นเอง หากกินอาหารที่มีแทนนินในปริมาณมากมีผลให้สัตว์หลังเอนไซม์ที่เขย่าอยู่โปรตีนมากกว่าปกติ แต่เมื่อไม่มีอาหารในกระเพาะและลำไส้เอนไซม์ที่หลังออกมาย่อยผงผังชั้นในของทางเดินอาหารทำให้เซลล์ตายในที่สุดซึ่งมีผลต่อการดูดซึมโภชนาต่าง ๆ ในทางตรงกันข้ามหากสัตว์ได้รับแทนนินไม่มากเกินไป คือ 3-6%DM มักไม่เกิดปัญหาแต่กลับเป็นประโยชน์มากกว่า ในกรณีที่อาหารมีโปรตีนมากเกินความต้องการของจุลินทรีย์ ส่วนที่เหลือจะจับกับแทนนินได้เป็นโปรตีนไนล่อนไปยังกระเพาะแท้และถูกดูดซึมในส่วนของลำไส้เล็ก ดังภาพ 2.14 เนื่องจากการเชื่อมกันระหว่างแทนนินกับโปรตีน สามารถถูกย่อยลายได้ในกระเพาะที่มีสภาพเป็นกรด และไม่มีผลทำให้โปรตีนจากจุลินทรีย์ลดลง ซึ่งประโยชน์เหล่านี้ช่วยให้สัตว์มีการดูดซึมและนำไปใช้ประโยชน์ได้เพิ่มขึ้น (Perez-Maldonado et al., 1995; McNeil et al., 1998)



ภาพ 2.14 การป้องกันการถูกย่อยของโปรตีนโดย Condensed tannins

Figure 2.14 Condensed tannins and protein protection in the rumen (Kumar and D'Mello, 1995)

อย่างไรก็ตี พบร้าแทนนินที่มีปริมาณสูงมีผลให้ปริมาณอาหารที่กินลดลง และการย่อยได้ของโปรตีนในกระเพาะรูmen รวมทั้งการใช้ประไยชน์ได้ของชัลเฟอร์ลดลง เช่นเดียวกัน ผลให้ปริมาณน้ำนมลดลง สาวนพิษของสารแทนนินโดยตรงพบว่าก่อให้เกิดการทำลายผังของลำไส้ ตับ ม้าม ໄต นอกจากนี้พบส่วนที่เป็นเมือกในปัสสาวะ และก่อให้เกิดอาการท้องผูกได้ (Kumar and Singh, 1984) อย่างไรก็ตีระดับแทนนินที่ต่ำช่วยให้โปรตีนสามารถถูกย่อยและดูดซึมได้เพิ่มขึ้นในลำไส้เล็กที่ต่ำแห่ง duodenum แต่ยังไม่มีรายงานระดับแทนนินในพืชที่เหมาะสมต่อการใช้ประไยชน์ได้ของสัตว์ เนื่องจากการใช้ประไยชน์ได้ขึ้นกับหลักปัจจัย เช่น โปรตีนที่อยู่ในพืช พลังงานที่เพียงพอต่อการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ ชนิด และปริมาณของแทนนิน (Kumar and D'Mello, 1995)

Upadhyaya (1985) พบร้า แกะเศษที่กินพืชที่มี CTs ในปริมาณ 0.85 g/kg BW นาน 15 วัน มีลักษณะเป็นเกล็ด (flaky sediment) ในปัสสาวะ ส่วนแทนนินชนิด HTs มักมีผลต่อการ

เจริญเติบโต และการผลิตไข่ในสัตว์กระเพาะเดี่ยว และพบว่าแกะสามารถย่อยสลาย HTs ได้ในกระเพาะรูมณ เมื่อถูกดูดซึมจะขับออกทางปัสสาวะในรูป glucuronides อย่างไก่ตามมีรายงานว่าแกะได้รับสารแทนนินชนิด HTs ในปริมาณ 0.9 g/kg BW นาน 15 วัน หรือ แพะได้รับกรดแทนนิก 1.1 g/kg BW นาน 40 วัน จะแสดงอาการเป็นพิษ คือ มีเนื้อตายที่ติด ตับอ่อน และผิวนังเล็กน้อย แต่ไม่พบว่าตับถูกทำลาย (Tripathi et al., 1984)

Van Hoven and Furstenburg (1992) พบว่าสัตว์เคี้ยวเอื้องไม่ควรกินพืชที่มี CTs สูงกว่า 60 g/kg เนื่องจากลดความน่ากิน และยับยั้งการย่อยได้ของ DM ทำให้มีการดูดซึมสารอาหารลดลง ลดคลื่องกับรายงานของ Reed et al., (1990) และ Barry and Duncan (1984) ที่พบว่าปริมาณ CTs 7-10% มีผลให้สัตว์เคี้ยวเอื้องกินอาหารและมีการย่อยได้ลดลง ซึ่งให้ผลเหมือนกันกับรายงานของ Miller and Ehlke (1994) ได้ทำการทดลองแบบ *in vitro* พบว่าอาหารที่มี CTs ประมาณ 2.7% มีผลให้การย่อยได้ของโปรตีนลดลงโดยไม่มีผลต่อการย่อยได้ของวัตถุแห้ง แต่ CTs ในระดับ 8.5% นอกจากจะทำให้การย่อยได้ของโปรตีนลดลงแล้วยังมีผลต่อการย่อยได้ของวัตถุแห้งด้วยเล็กน้อย

McNeil et al. (1998) ทดลองให้แกะกินกระถินต่างสปีชีส์กัน พบว่า *L. leucocephala* ซึ่งมี CTs เท่ากับ 3.75 %DM มีการย่อยสลายของอินทรีย์วัตถุ และในโตรเจนได้ดีกว่าสายพันธุ์ที่มี CTs สูง นอกจากนี้ยังมีการสะสมของในโตรเจนในร่างกายสูงกว่าอีกด้วย และเมื่อศึกษาการแตกพันธะระหว่าง โปรตีน กับแทนนิน ที่ระดับ pH ต่างกันในทางเดินอาหาร พบว่า *L. leucocephala* มีการแตกของพันธะดังกล่าวได้มากสุดที่ทุกระดับ pH

Waghorn et al. (1987) พบว่าปริมาณ CTs ในระดับ 2.2%DM ใน *Lotus corniculatus* ช่วยเพิ่มการดูดซึมของกรดอะมิโนที่จำเป็นในบริเวณลำไส้เล็กของแกะ โดยไม่มีผลให้ปริมาณการกินหรือการย่อยเยื่อไอลดลง และพบว่าแกะที่กิน CTs มีปริมาณแอมโมเนียมนิ่ว และการย่อยได้ของในโตรเจนในกระเพาะรูมณต่ำ มีผลให้ในโตรเจนที่ไม่ใช่แอมโมเนียมนิ่วผ่านไปยังลำไส้เล็กสูงกว่าแกะที่ไม่ได้กิน CTs และระดับ CTs 1-4% ในอาหารแกะช่วยเพิ่มการดูดซึมของกรดอะมิโนที่ส่วนหลังของกระเพาะรูมณมากกว่าแกะที่ไม่ได้กิน CTs อย่างมีนัยสำคัญ (Barry and Manley, 1984; Barry et al., 1986)

การใช้ประโยชน์ได้ของอาหารที่มีแทนนินยังขึ้นอยู่กับชนิดของสัตว์ เนื่องจากสัตว์บางชนิดมีการหลัง proline-rich protein (PRP) ซึ่งเป็นสารที่สามารถจับกับแทนนินได้เป็นสารประกอบ tannin-PRP มีผลให้แทนนินไปจับกับโปรตีนตัวอื่นได้น้อยลง และสารประกอบ tannin-PRP ทนต่อการย่อยสลายของเอนไซม์จากจุลินทรีย์ และเอนไซม์จากตัวสัตว์เอง ความสามารถในการหลัง PRP แตกต่างกันตามชนิดของสัตว์ เช่น กาหงส์ สัตว์ฟันแทะ (rodent) กระต่าย ลิง แพะ และมนุษย์

มี PRP ในน้ำลาย ส่วนกลุ่มของ โค แกะ และสเตอร์ไก่ ไม่มี PRP ในน้ำลาย (Austin et al., 1989; D'Mello, 1992) แต่ Mole et al. (1990) พบสาร PRP ในน้ำลาย โค แกะ และหมู แต่มีน้อยจึงไม่เพียงพอที่จะรวมตัวกับแทนนินได้ทั้งหมด นอกจากนี้ยังพบว่าผนังกระเพาะรูมันของแพะสามารถผลิตเอนไซม์ tannase ได้ จึงทำให้สารแทนนินไม่มีผลต่อการกินได้ การย่อยได้ และปริมาณ N-retention ภายในตัวแพะ (Holechek et al., 1990)

Niezen et al. (1993) พบว่าแทนนินในอาหารช่วยลดจำนวนไฟฟ่องพยาธิในมูล โดยไม่ทราบกลไกที่แน่นัด เนื่องจากรายงานของ Makkar et al. (1995) ที่พบว่าแทนนินในอาหารช่วยลดจำนวนของprotozoa entodiniomorphs และ holotrichs ในกระเพาะรูมัน

นอกจากนี้ได้มีการนำสารแทนนินมาใช้ในการป้องกันการทำพืชหมัก ดังรายงานของ Salawub et al. (1999) ที่ได้ใช้แทนนิน 3 ชนิด เป็นสารเติมในหญ้า Perennial ryegrass หมัก คือ mimosa, myrabolum และ quebracho ในสัดส่วน 5-50 กรัม/กิโลกรัมแห้งของพืช โดยละลายกับน้ำในสัดส่วน 20 มิลลิลิตร/กิโลกรัม พบว่าแทนนินช่วยลดการเกิดในตัวเจนที่ละลายได้ และแอมโมเนียในพืชหมัก

### วิธีลดปริมาณสารแทนนิน

1. การทำให้แห้งนอกจากการช่วยลดปริมาณสารแทนนินแล้ว ยังมีผลให้มีการกินเพิ่มขึ้น เพิ่มการย่อยได้ของเยื่อไช และมีในตัวเจนในร่างกายเพิ่มขึ้น Ahn et al. (1989) พบว่าการทำแห้งโดยการอบที่ 50°C ช่วยลดการทำงานของแทนนิน และเพิ่มการย่อยได้ของโปรตีนในกระเพาะรูมันได้ 35%
2. ลดส่วนของเปลือกที่หุ้มอยู่ออก แล้วแช่น้ำ (Butler, 1989)
3. เติมสารบางชนิดลงในอาหารที่มีแทนนิน เพื่อให้แทนนินมีการจับตัวเป็นสารประกอบอื่น ๆ ซึ่งจะช่วยลดการทำงานของสารแทนนินลงได้ เช่น แคลเซียมไฮดรอกไซเดอร์ แคลเซียมคาร์บอเนต (Salunkhe et al., 1990) หรืออยู่เรียบร้อยงานว่าการให้ถ้าที่มีแทนนินร่วมกับหญ้าที่เสริมอยู่ช่วยลดการทำงานของแทนนินในตัวสัตว์ลงได้ (Hill et al., 1986)
4. จุลินทรีย์บางชนิด เช่น *Streptococcus bovis* ที่พบรูมูลของสัตว์ที่กินพืชที่เป็นไม้ยืนต้น เช่น koala, ringtail possum และ กวาง สามารถย่อย CTs และ HTs ที่จับกับโปรตีน

## การทำพีชนมัก

การทำพีชนมักเป็นการถนอมอาหารในรูปแบบหนึ่งที่ได้มีการทำมาตั้งแต่สมัยโบราณทั้งในและอาหารมนุษย์ และอาหารสัตว์ นิยมทำเมื่อมีอาหารเหลือเป็นจำนวนมากมากซึ่งไม่สามารถเก็บไว้ได้นานในสภาพสด วิธีการการถนอมอาหารที่ดีควรเป็นวิธีที่ไม่ยุ่งยาก ราคาไม่แพง มีการสูญเสียไก่น้อยที่สุด หรือช่วยปรับปรุงให้อาหารนั้นมีคุณภาพดีขึ้น และสามารถรักษาสภาพความนำกินให้คงอยู่ได้นาน นอกจากการทำพีชนมักแล้วการถนอมอาหารมีหลายวิธี เช่น การแช่แข็ง การทำแห้ง และการทำพีชนมัก เป็นต้น ซึ่งการแช่แข็งมักจะใช้ในการถนอมอาหารของมนุษย์มากกว่าอาหารสัตว์ การทำแห้งมักถูกจำกัดด้วยเรื่องของทุกๆ อย่าง แต่ปัจจุบันสามารถทำได้ทุกๆ อย่างโดยการสร้างโรงอบ หรือการใช้ลมร้อนซึ่งมีค่าใช้จ่ายที่สูง ส่วนการถนอมโดยการทำพีชนมักไม่ถูกจำกัดด้วยทุกๆ อย่างแต่มีค่าใช้จ่ายสำหรับอุปกรณ์ต่างๆ ที่ใช้ในการหั่น การอัด และการบรรจุ เช่น บอนมัก เป็นต้น

ข้อดีของการทำพีชนมักเมื่อเทียบกับการทำแห้ง (Alberta, no date; บุญล้อม และคณะ, 2543)

คือ

- การทำพีชนมักทำได้ทุกๆ อย่าง โดยเฉพาะช่วงที่มีฝนฟ้าคะนองซึ่งเป็นช่วงที่พืชมีผลผลิต และคุณค่าทางโภชนาศูนย์
- การทำพีชนมักทำให้พืชมีการสูญเสียคุณค่าทางโภชนาศูนย์ต่ำที่สุด
- ไม่จำกัดชนิด หรือลักษณะของพืช
- การทำพีชนมักไม่จำกัดการเปลี่ยนแปลงส่วนประกอบทางโภชนาศูนย์ทำให้สามารถจัดสัดส่วนอาหารในการเลี้ยงสัตว์ ลดความเป็นผู้คนของอาหาร อีกทั้งสามารถใช้ประโยชน์จากส่วนต่างๆ ของต้นพืชได้ดี เนื่องจากการทำพีชนมักต้องมีการทำหั่นให้มีขนาดชิ้นเล็ก ทำให้สัตว์มีโอกาสเลือกกินได้น้อย
- พืชนมักช่วยลดปริมาณสารพิษที่มีอยู่ในพืช เช่น ไข่trace กรณีไธยาภิก และมิโนเชิน
- ช่วยลดบัญหาสุขภาพสัตว์ที่เกิดจากอาหารได้ เช่น อาการท้องอืด (bloat)

ส่วนข้อเสียของพีชนมักเมื่อเทียบกับการทำแห้ง คือ

- ต้องใช้เวลา หลุม หรืออุปกรณ์อื่นๆ ในการทำพีชนมัก รวมทั้งอุปกรณ์ที่ใช้ในการหั่น หรืออุปกรณ์เพื่อให้พีชนมักอยู่ในสภาพไร้ออกซิเจน ทำให้ต้องเสียค่าใช้จ่ายเพิ่มขึ้น
- พืชที่ได้มีความชื้นต้องอยู่ภายใต้การทำแห้ง
- เสียพื้นที่ในการเก็บมากกว่า เพราะพีชนมักมีลักษณะควบแน่น
- มีน้ำหนักมากจึงไม่สะดวกต่อการขนย้าย ตั้งแต่การหั่นจนถึงการบรรจุทำให้ลักษณะรีเวนที่ใช้เลี้ยงสัตว์

5. หากต้องใช้สารเเพร์มเพื่อช่วยในการหมักก็จะเสียค่าใช้จ่ายเพิ่มขึ้น
6. 'ได้ปริมาณสารอินทรีย์ที่จะกลับคืนลงสู่ดินน้อยกว่า เพราะไนโตรเจนอินทรีย์บางส่วนถูกเปลี่ยนสภาพไปในระหว่างกระบวนการหมักเกิดเป็นกรดขึ้น'
7. หมักมีกลิ่นrubกวนที่เกิดจากการหมัก ดังนั้นจึงต้องคำนึงถึงบริเวณที่ทำการหมัก

ในด้านคุณค่าทางไนโตรเจน การหมักมีการสูญเสียของไนโตรเจนต่ำกว่าการทำแห้ง แม้ว่าการทำหมักจะมีการสูญเสียน้ำตาล และโปรตีน อันเนื่องมาจากการทำลายโดยจุลินทรีย์ก็ตาม แต่การทำแห้ง มีการสูญเสียมากกว่า เนื่องจากอิทธิพลของดินฟ้าอากาศ และการลุดร่องของไป เมื่อเทียบไนโตรเจนของพืชหมักกับพืชแห้ง มีความแตกต่างกันดังนี้ พืชหมักมีส่วนของคาร์บอไฮเดรตที่ละลายน้ำได้ (water soluble carbohydrate, WSC) ต่ำกว่าพืชสด เนื่องจากถูกใช้ในกระบวนการหมัก แต่ไม่มีผลต่อคุณค่าทางอาหารมากนักเนื่องจากกรดอินทรีย์ที่เกิดจากการหมักของ WSC สัตว์สามารถใช้ประโยชน์ได้ สำหรับโปรตีนที่ถูกทำลายในกระบวนการหมัก บางส่วนถูกเปลี่ยนไปอยู่ในรูปใบอนุจันท์ที่ไม่ใช่โปรตีน เช่น กรดอะมิโน酳 อะมีน แอมนิโน酳 ซึ่งสารเหล่านี้อยู่ในรูปที่ใช้ประโยชน์ไม่ได้ และอะมีน ยังก่อให้เกิดปฏิกิริยาที่อาจเป็นอันตรายต่อสัตว์ มีผลทำให้ปริมาณการกินได้ของสัตว์ลดลง นอกจากนี้พืชที่มีสีเขียวและอยู่ในระยะที่มีการเจริญเติบโตเต็มที่ หากหมักโดยไม่มีความร้อนเกิดขึ้นสูงสามารถเป็นแหล่งของวิตามินเมฆแก่สัตว์ได้ แต่พืชที่ทำแห้งโดยแสงแดดจะเป็นแหล่งของวิตามินดีได้ดีกว่า (Alberta, no date)

กระบวนการหมักพืชโดยทั่วไป คือนำพืชสด ที่มีวัตถุแห้ง ประมาณ 30-35 % มาบรรจุให้แน่น และทำให้ออยู่ในสภาพไร้ออกซิเจน (anaerobe) เพื่อให้เกิดกระบวนการหมักโดยจุลินทรีย์กลุ่มที่ไม่ใช้ออกซิเจน เพื่อรักษาสภาพของพืชไม่ให้มีการเปลี่ยนแปลงซึ่งเรียกสภาพนี้ว่า preserved state (Mahanna, 1993) กระบวนการหมักแบ่งได้เป็น 6 ระยะ (phase) ดังนี้

ระยะที่ 1 เกิดจาก เชลล์ของพืช เอนไซม์ภายในเชลล์พืช และจุลินทรีย์ที่ใช้ออกซิเจน มีการหายใจโดยใช้ออกซิเจนที่หลงเหลืออยู่ในเชลล์ (silo) และระหว่างชั้นส่วนของพืชเอง ถ้าใช้ไม่มีการปิดที่ดี ออกซิเจนที่อยู่ภายในจะถูกใช้หมดไปประมาณ 90% ในระยะเวลา 15 นาที และลดเหลือ 0.5 % ภายใน 30 นาที กระบวนการที่เกิดขึ้นในระยะที่ 1 นี้ช่วยให้เกิดสภาพไร้ออกซิเจน ซึ่งมีความเหมาะสมต่อการเกิดกระบวนการหมักในระยะที่ 2-4 ต่อไป และในระยะที่ 1 ยังช่วยให้เกิดสารยับยั้งการเติบโตของจุลินทรีย์บางกลุ่ม (antimycotic) เกิดสารประกอบทางเคมี ขณะเดียวกัน ก็มีการสูญเสียโดยเฉพาะส่วนที่เป็นน้ำตาลซึ่งเป็นแหล่งงานที่ดีสำหรับ lactic bacteria และตัวสัตว์เอง นอกจากนี้ยังก่อให้เกิดความร้อนซึ่งถ้ามีมากเกินไปจะเกิดปฏิกิริยาที่เรียกว่า Maillard

reaction ทำให้สูญเสียการใช้ประโยชน์ได้ของโปรตีน ปฏิกิริยานี้มักเกิดกับพืชที่มีวัตถุแห้งมากกว่า 50 % โดยมีกลิ่นคล้ายกลินยาสูบ เรียกกลิ่นนี้ว่า cooked odors

ปฏิกิริยาที่เกิดขึ้นในระยะนี้ ส่วนหนึ่งเกิดจากการทำงานของเอนไซม์ภายในพืชเอง ก่อให้เกิดกระบวนการ hydrolysis ของแป้ง และ hemicellulose กลายเป็นน้ำตาลโมเลกุลเดี่ยว (monosaccharides) ซึ่งถูกเปลี่ยนไปเป็นกรดแอลกอติกในกระบวนการหมัก ในขณะเดียวกันเอนไซม์ที่อยู่อยู่ในโปรตีน เปลี่ยนโปรตีนให้อยู่ในรูปที่คล้ายได้ รวมทั้งในโปรตีนที่ไม่ใช่โปรตีนกรดอะมิโน แอมโมเนีย และสารอะมีน Muck (1988) พบว่ามากกว่า 50 % ของโปรตีนในพืชมักถูกทำลายลงในระยะที่ 1 นี้ แต่กระบวนการอยู่อยู่ในโปรตีนจะเกิดมากหรือน้อย ขึ้นอยู่กับอัตราการเปลี่ยนแปลงของความเป็นกรด ถ้าเป็นกรดอย่างรวดเร็วการอยู่อยู่ในโปรตีนเกิดน้อยลงเนื่องจากความเป็นกรดจะทำลายเอนไซม์และมีผลให้การทำงานของเอนไซม์ลดลง

ระยะที่ 2 เกิดหลังจากที่ออกซิเจนถูกใช้หมดไปในระยะที่ 1 จึงเกิดกระบวนการหมักแบบไม่ใช้ออกซิเจน โดยจุลินทรีย์ในกลุ่ม heterofermentative bacteria และ Enterobacteria ซึ่งทนต่อ acetate และความร้อน การเปลี่ยนน้ำตาลที่มีคาร์บอน 6 โมเลกุล (hexose) ได้แก่ กลูโคส ฟрукโตส (fructose) และน้ำตาล 5 โมเลกุล (pentose) ได้แก่ ไซโคส และไรโนส ให้เป็นกรดอะซิติก เอทานอล กรดแอลกอติก และแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ มีผลให้ในระยะนี้มี pH ลดเหลือประมาณ 5 ซึ่งจะยับยั้งการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ในกลุ่ม heterofermentative bacteria ระยะนี้เกิดนานประมาณ 24-27 ชั่วโมง

ระยะที่ 3 เรียกว่า transitional phase โดย pH จะลดลงเรื่อยๆ ซึ่งหมายความต่อการเจริญเติบโตของจุลินทรีย์ในกลุ่ม homofermentative ทำให้เพิ่มจำนวนขึ้นอย่างรวดเร็ว และผลิตกรดแอลกอติกเพิ่มขึ้นด้วย เป็นผลให้ pH ลดลงอย่างรวดเร็วซึ่งเป็นสิ่งที่ต้องการให้เกิดขึ้นในพืชหมัก

ระยะที่ 4 เป็นระยะที่ต่อเนื่องจากระยะที่ 3 โดยมีอุณหภูมิคงที่ แต่จุลินทรีย์ในกลุ่ม homofermentative และกรดแอลกอติก ยังคงเพิ่มขึ้น ทำให้ความเป็นกรดของพืชหมักลดลงซึ่งช่วยรักษาสภาพของพืชหมักไม่ให้มีการเปลี่ยนแปลง และพบว่าปริมาณกรดแอลกอติกควรเกิดขึ้นตั้งแต่ 60% ขึ้นไปของกรดอินทรีย์ทั้งหมด เนื่องจากสัตว์ที่กินพืชหมักใช้เป็นแหล่งพลังงานที่สำคัญ ระยะที่ 4 นี้ใช้เวลานานที่สุดในกระบวนการหมัก เมื่อระดับ pH ต่ำลงจนสามารถยับยั้งการทำงานของสิ่งมีชีวิตทุกชนิดในพืชหมัก โดยปกติกระบวนการหมักจะสิ้นสุดลงในเวลาประมาณ 10-21 วัน ขึ้นอยู่กับชนิด ความชื้น ความแห้ง-ชื้น ของพืชที่นำมาหมัก

ระยะที่ 5 เป็นระยะที่พืชอยู่ในสภาพสิ้นสุดกระบวนการหมัก หรืออยู่ในสภาพการเก็บรักษา (preserved state) ซึ่งเป็นระยะที่มีค่า pH ต่ำสุด ค่าความเป็นกรดในระยะนี้ขึ้นอยู่กับชนิดพืช เช่น พืชตระกูลถั่วซึ่งมี WSC ประมาณ 4-6 % และมีค่า buffering capacity (BC) ถูง มักได้ค่า

ความเป็นกรดสุดท้ายประมาณ 4.5 ถ้าเป็นข้าวโพดซึ่งมีค่า WSC ต่ำ และมีค่า BC ต่ำ จะได้ค่าความเป็นกรดเมื่อสิ้นสุดกระบวนการหมักประมาณ 4.0 นอกจากนี้ปริมาณความชื้นยังมีผลต่อระยะเวลาการสิ้นสุดของกระบวนการหมัก กล่าวคือ พืชที่มีความชื้นสูงจะใช้เวลาหมักนานกว่าพืชที่มีความชื้นต่ำ พืชหมักที่อยู่ในระยะนี้จะไม่มีการเปลี่ยนแปลงเกิดขึ้นถ้าไม่มีออกซิเจนเข้าไป

แต่พบว่าถ้าพืชที่นำมาหมักมีความชื้นมากกว่า 70% มีผลทำให้กระบวนการที่เกิดขึ้นในระยะที่ 4 นี้แตกต่างออกไป คือ แทนที่จะมีเฉพาะจุลินทรีย์ที่ผลิตกรดแลคติกขึ้นเป็นส่วนใหญ่ กลับมีการเจริญเติบโตของจุลินทรีกลุ่ม clostridia เกิดขึ้นมากกว่า ซึ่งจุลินทรีกลุ่มนี้จัดเป็น anaerobic bacteria ก่อให้เกิดการแตกตัวของ lactate และ กรดอะมิโน เป็นกรดบิวทิฟิค มากกว่า กรดแลคติก มีผลให้ค่า pH ที่เกิดขึ้นมากกว่า 5 หรือ 4 ทำให้พืชหมักเน่าเสีย และไม่มีความน่ากิน

ระยะที่ 6 เป็นระยะที่มีการนำพืชหมักออกไปใช้ ระยะนี้มีความสำคัญ พบว่าปริมาณวัตถุแห้งของพืชหมักมีการสูญเสียประมาณ 50% เมื่อเกิดภาวะ secondary aerobic spoilage ซึ่งมักเกิดบริเวณส่วนผิวของพืชหมักที่สัมผัสอากาศภายนอก โดยปกติพืชหมักที่ทำจากหญ้า หรือ หญ้าผสมถั่ว จะมีความทนต่อการถูกทำลายเมื่อสัมผัสถกับออกซิเจนในระยะนี้มากกว่าพืชหมักที่ทำจากข้าวโพด หรือธัญญาหาร (cereal)

นอกจากนี้ยังพบว่าการถูกทำลายของพืชหมักเมื่อสัมผัสถกับออกซิเจนสามารถยังชีนอยู่กับ

1. จำนวนประชากรของยีสต์ รา และแบคทีเรียที่เรียกว่าออกซิเจน (aerobic bacteria) ที่มีอยู่ในพืช
2. ส่วนของ WSC ที่เหลือจากการหมัก
3. ระยะเวลาที่พืชหมักถูกเปิดให้สัมผัสถกับอากาศภายนอก
4. ส่วนของพืชหมักที่เน่าเสีย
5. การปนเปื้อนหรือสัมผัสถกับพื้นดิน

### การหมักพืชตระกูลถั่ว

ข้อจำกัดของการนำพืชตระกูลถั่วมาหมัก คือ เครื่องจักรที่ใช้ในการวิเคราะห์ตัด ที่เหมาะสมกับพืชตระกูลถั่ว (Alberta, no date) และปัญหาที่เกิดจากคุณสมบัติของพืชตระกูลถั่วเอง คือ มีปริมาณโปรตีนสูง จึงมีความต้านทานการเป็นกรดสูง มีส่วนของคาร์บอไฮเดรตที่ละลายได้ต่ำ และมีปริมาณวัตถุแห้งต่ำ (McDonald et al., 1991) ดังนั้นการนำพืชตระกูลถั่วมาหมักจำเป็นที่จะต้องเพิ่มส่วนของคาร์บอไฮเดรตที่ละลายได้ และวัตถุแห้ง โดยการเติมกากน้ำตาล มันสำปะหลัง หรือรากข้าว ดังรายงานของ Alli et al. (1984) ที่ทำการหมักกระถิน โดยไนโตรเจน (C) และเสริมกากน้ำตาลที่ระดับ 2.25 และ 4.5 % ตามลำดับ ในไขโลขนาดเล็กที่มีความชุประมาณ 0.5

กิโลกรัม ในห้องทดลอง (laboratory silos) วัดการเปลี่ยนแปลงที่ 2, 8 และ 28 วัน ดังแสดงในตาราง 2.17

ตาราง 2.17 องค์ประกอบทางเคมีในระหว่างการหมักต่าง ๆ ของกระถินที่หมักโดยไม่เสริมและเสริม กากน้ำตาล

Table 2.17 Chemical composition of leucaena in stage of fermentation with or without molasses.

		Fermentation period (days)			
		0	2	8	28
pH	C	6.58	6.00	5.05	4.72
	T1	6.57	5.79	4.84	4.31
	T2	6.58	5.74	4.58	4.14
Dry matter (%)	C	40.5	39.9	40.3	37.7
	T1	40.1	40.3	38.9	38.1
	T2	39.9	39.7	39.8	38.0
Crude protein	C	18.9	18.7	16.9	17.5
	T1	18.6	18.6	17.3	18.1
	T2	18.6	18.5	17.6	18.1
Lactic acid	C	ND	0.25	0.57	2.03
	T1	ND	0.36	1.11	4.12
	T2	ND	0.87	2.18	5.06
Acetic acid	C	Trace	0.15	0.29	0.43
	T1	Trace	0.37	0.51	0.61
	T2	Trace	0.47	0.58	0.69
Butyric acid	C	ND	0.01	0.03	Trace
	T2	ND	0.01	0.01	0.02

C = control, T1 = 2.25%, T2 = 4.50 % of molasses, ND = not detected

ที่มา : Alli et al. (1984)

พบว่าความเป็นกรดของกระถินหมักที่เสริมกากน้ำตาลเกิดได้เร็ว และมีค่า pH ต่ำกว่าที่ไม่ได้เสริม โดยมีค่าไอล์เดียงพีชหมักคุณภาพดี คือ ต่ำกว่า 4.2 (Alberta, no date; McDonald et al., 1991) นอกจากนี้ยังมีการสูญเสียตกตุ้นแห้ง และโปรตีนน้อยกว่า แต่มีกรดแอลกอติกเกิดขึ้นเร็วและมีปริมาณสูงกว่ากลุ่มที่ไม่เสริมกากน้ำตาลด้วย ทั้งนี้เนื่องจากกากน้ำตาลเป็นแหล่งอาหารที่สำคัญสำหรับจุลินทรีย์ที่ช่วยในกระบวนการหมัก จึงมีผลทำให้เกิดสภาพเป็นกรดที่เร็วขึ้น หมายเหตุสมต่อการเจริญเติบโตของกลุ่มจุลินทรีย์ที่ผลิตกรดแอลกอติก ดังจะเห็นได้จากตาราง 2.17 พบรากดในกลุ่มที่เสริมกากน้ำตาลเกิดได้เร็วกว่ากลุ่มที่ไม่เสริม เมื่อมักที่ 2 วันขึ้นไป การที่กลุ่มไม่เสริมกากน้ำตาลมี

ปริมาณกรดแลคติกต่ำเนื่องจากกระถินมีส่วนที่เป็นน้ำตาลที่ย่อยได้ง่ายต่อการทำให้การเจริญเติบโตของจุลทรรศ์เกิดขึ้นอย่างช้า ๆ จึงเกิดกรดน้อย

สำหรับในประเทศไทยพบว่ามีเพียงรายงานของ เรณู (2544) ที่ได้มีการนำไปกระถินยั่งยืน สายพันธุ์ชัลวาดอร์มานะก็ โดยใช้ส่วนของใบรวมกับมาหันให้มีขนาดชิ้นประมาณ 3-5 เซนติเมตร แล้วหมักร่วมกับสารเสริมชนิดต่าง ๆ ในถุงขนาดบรรจุ 1 กิโลกรัม ดังตาราง 2.18

ตาราง 2.18 การสูญเสียวัตถุแห้ง และคุณภาพของกระถินที่หมักกับสารเสริมชนิดต่าง ๆ

Table 2.18 Dry matter and quality of leucaena fermented with additives.

Additives	DM loss (%)	Lactic acid	Acetic acid	Butyric acid	pH
		MEq/100 g			
ไม่เสริม	17.91	13.89	13.03	0.08	6.11
เกลือ 10 กรัม	17.18	11.19	10.19	0.06	5.95
เกลือ 20 กรัม	15.98	11.76	10.58	0.04	5.91
ญูเรี่ย 30 กรัม	22.72	8.89	18.98	0.31	8.71
ญูเรี่ย 60 กรัม	26.06	8.90	23.45	0.12	8.94
มันสีนับด 200 กรัม	14.34	17.36	20.01	0.42	5.11
มันสีนับด 300 กรัม	11.95	14.54	13.70	1.05	4.93
รำละเอียด 200 กรัม	16.67	20.52	11.11	0.16	5.13
รำละเอียด 300 กรัม	16.04	22.93	11.74	0.01	5.09
กา根้ำตาล 50 กรัม	3.84	7.04	8.45	0.07	5.12

สารเสริมแต่ละชนิดจะใช้ร่วมกับน้ำ (มิลลิลิตร) ในอัตราที่เท่ากับปริมาณสารเสริมที่ใช้ที่มา: เรณู (2544)

พบว่ากลุ่มที่เสริมด้วยกา根้ำตาลมีการสูญเสียวัตถุแห้งและเกิดกรดแลคติกต่ำสุด ส่วนกลุ่มที่เสริมด้วยรำละเอียดมีปริมาณกรดแลคติกสูงสุด ส่วนความเป็นกรดพบว่าต่ำสุดในกลุ่มที่เสริมด้วยมันสีนับดแต่ไม่แตกต่างจากกลุ่มที่เสริมด้วยรำละเอียด ส่วนกลุ่มที่เสริมด้วยญูเรี่ยพบว่ามีคุณภาพที่ไม่เหมาะสมต่อการนำมาใช้เป็นสารเสริมในกระถินมาก เนื่องจากญูเรี่ยมีความเป็นด่างสูงซึ่งการทำพิชนมักต้องการให้เกิดความเป็นกรดสูงและเกิดได้เร็วเพื่อช่วยรักษาคุณภาพและสภาพพืชหมักให้อยู่ได้นาน

ในการพิจารณาคุณสมบัติของสารเสริมที่ควรนำมาใช้นอกจากช่วยเพิ่มน้ำตาลให้พิชนมักแล้ว ควรคำนึงถึงเรื่องของราคา การหาได้ง่ายในห้องถัง การขนส่งและเก็บรักษาได้ง่ายด้วย ซึ่งจากการ 2.18 พนว่าสารเสริมที่เหมาะสมต่อการนำมาใช้ คือ มันเส้นบด กับรำลະເຢີດ แม้ว่า มันเส้นบดจะมี效ในปริมาณสูง แต่พบว่ามี โปรดีน ไขมัน และฟอสฟอรัส เท่ากับ 1.95, 0.46 และ 0.06 % ซึ่งต่ำกว่ารำลະເຢີດ เท่ากับ 14.17, 17.92 และ 1.86 % ตามลำดับ นอกจากนี้รำลະເຢີດ สามารถหาซื้อได้ทั่วไป เพราะเป็นผลผลิตได้จากการสีข้าวที่มีอยู่เกือบทุกภาค ่วนมันเส้นมักจะ จำกัดอยู่แทนภาคตะวันออกเฉียงเหนือเป็นส่วนใหญ่

นอกจากนี้ เวณุ (2544) ยังทำการหมักกระเทียมกับรำลະເຢີດในอัตราส่วน 20% ของน้ำ หนักกระถินสด เพื่อใช้เลี้ยงโครีดนม พบร่วมกับว่านหางจระเข้ที่สามารถใช้ทดแทนอาหารข้าวได้ 25 % ของน้ำ หนักสด (17% ของน้ำหนักแห้ง) โดยช่วยเพิ่มไขมันในน้ำนมและช่วยลดตันทุนค่าอาหารลงได้ด้วย