

## บทที่ 2

### การตรวจเอกสาร

มัสดาร์ด (mustard) เป็นพืชในตระกูล *Brassica* spp มีหลาย species ที่พบมาก คือ White mustard (*B. hirta*) ส่วน Black mustard และ Indian หรือ leaf mustard มีชื่อวิทยาศาสตร์ว่า *B. nigra* (Koch) และ *B. juncea* (Coss) มัสดาร์คนี้เป็นพืชในตระกูลเดียวกับเรปเช็ค (Rape seed; *B. napus* or *B. campestris*)

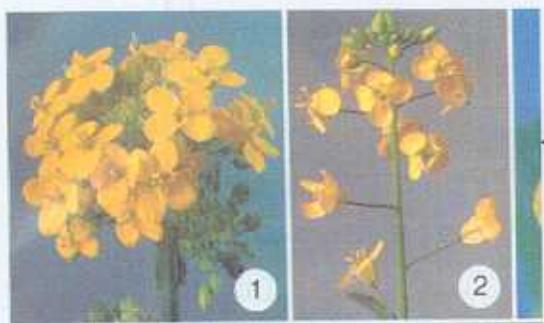
#### ลักษณะทางพฤกษศาสตร์

มัสดาร์จัดเป็นพืชใบเลี้ยงคู่ มีความทนทานต่อสภาพแวดล้อมที่เลวร้าย เช่น ที่นาแรย์น และแห้งแล้ง ดังนั้นจึงนิยมปลูกในแคนอบอุ่น เช่นเดียวกับเรปเช็คหรือคานولا (canola) ลักษณะของดอกเป็นแบบ racemose ดังภาพที่ 1 และ 2 ดอกแรกที่จะบานเริ่มจากดอกต่าสุดของช่อหลัก โดยจะบาน 3-5 ดอกหรือมากกว่านั้นต่อวัน และจะบานต่อเนื่องจนถึงดอกยอต ลักษณะแห่งใบจะไม่ซัดกันลำต้นและมีรูปร่างดังภาพที่ 3 (Downey, 1983)

ขนาด endosperm ของเมล็ด เมื่อเทียบกับชั้นพืชอื่นๆ เมล็ดมัสดาร์จะมีขนาดใหญ่กว่า แต่ใกล้เคียงกับเรปเช็ค ผนังหุ้มเมล็ด (seed coat) ประกอบด้วยผนังชั้นนอก (outer epidermis) ชั้น palisade ซึ่งเป็นเซลล์รูปร่างแบบ columnar ผนังหนา และชั้น parenchyma อัคแน่น ในส่วนของ endosperm จะเป็นเซลล์ aleurone 例外เดียว และมีชั้น parenchyma อัคแน่นแยกออกจาก embryo ตัวของเมล็ดเมื่ออ่อนนี้สีเขียว เมื่อแก่จะมีสีเหลืองหรือสีน้ำตาล แล้วแต่สายพันธุ์ ในสายพันธุ์เมล็ดสีเหลืองมีองค์ประกอบน้ำมันและโปรตีนสูงกว่า แต่มีเยื่อไข่ต่ำกว่าสายพันธุ์เมล็ดสีน้ำตาล ส่วนขนาดของเมล็ดมัสดาร์ (ภาพที่ 4) มีขนาดเล็กกว่าและมีน้ำหนักต่ำกว่าเมล็ดเรปเช็คเดือนน้อย (ตารางที่ 1, 2.8-3.5 vs. 3.5-5.5 g./1,000 เมล็ด, ตามลำดับ; Downey, 1983)

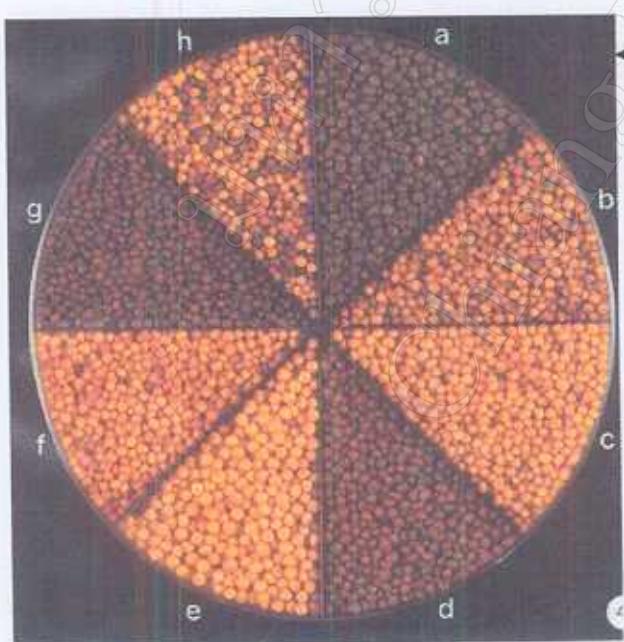
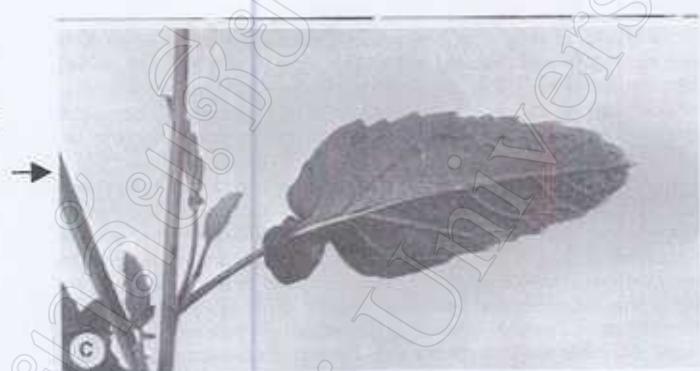
#### การเพาะปลูกมัสดาร์

ในประเทศไทยตอนอุ่น จะปลูกเฉพาะฤดูร้อน ส่วนในเอเชียใต้ เช่น ประเทศไทยนิยมปลูกประมาณเดือนตุลาคมหรือธันวาคม แล้วไปเก็บเกี่ยวช่วงเดือนมีนาคมหรือเมษายนขึ้นปีด้วย (Downey, 1983) ระยะเวลาที่ใช้ตั้งแต่ปลูกจนถึงเก็บเกี่ยวประมาณ 95 วัน (Bell, 1990)



← Figure 1 and 2. Typical inflorescence.

Figure 3. The leaf blade of *B. juncea* terminates well up the petiole.



← Figure 4. Seed size and color of summer form of

- normal *B. napus*
- yellow *B. napus*
- oriental *B. juncea*
- brown mustard *B. juncea*
- yellow sarson
- yellow seed *B. campestris*
- normal *B. campestris*
- yellow *B. campestris* cv. Tobin.

ต้นมัสดาร์จะเจ็บได้ในคืนสีน้ำตาลและสีน้ำตาลเข้ม แต่ไม่ชอบคืนทราย (Bell, 1990) ในทวีปยุโรปและอเมริกาปลูกแบบหยอดหญ้าเป็นแกร้ว โดยใช้เมล็ดพันธุ์ในอัตราส่วน 5-8 กก./ha ในประเทศอินเดีย และปากีสถาน ใช้วิธีห่อนเมล็ดแล้วไถกลบ ส่วนประเทศไทยและญี่ปุ่น เพาะเมล็ดก่อน จากนั้นขยายไปปลูกในแปลงข้าวหลังจากเก็บเกี่ยวแล้ว ในแคนาดาจะได้ผลผลิตเมล็ดมัสดาร์คประมาณ 1,320 กก./ha ส่วนที่อินเดียและปากีสถานได้ผลผลิตประมาณ 400-600 กก./ha อย่างไรก็ตาม การปลูกมัสดาร์ในเขตหนาวประมาณของสองประเทศนี้ ผลผลิตจะเพิ่มขึ้นเป็น 2,000-2,500 กก./ha (Downey, 1983)

ตารางที่ 1. ขนาดของเมล็ดมัสดาร์และเรปซีด (Downey, 1983)

สายพันธุ์และรูปแบบ	ก./1000 เมล็ด
<i>B. napus</i> , winter	4.5-5.5
<i>B. campestris</i> , winter	3.0-4.0
<i>B. napus</i> , summer	3.5-4.5
<i>B. campestris</i> , summer	3.5-3.0
<i>B. juncea</i> , summer	2.8-3.5
<i>B. campestris</i> , sarson (October-April)	4.0-4.5

### ประโยชน์ที่ได้รับจากมัสดาร์

นอกจากจะได้ผลผลิตในรูปของเมล็ดที่เป็นแหล่งอาหารโปรตีน และน้ำมันซึ่งเป็นแหล่งพลังงานแล้ว ยังใช้เป็นพืชคลุมดิน เมล็ดมีน้ำมัน 30-35% ในการสกัดน้ำมันจะใช้วิธี cold pressing เพื่อมีให้อ่อนไขม์ไม่เรซินase (myrosinase) ทำปฏิกิริยากับกลูโคซิโนเดท ได้สารประกอบที่เป็นพิษ น้ำมันที่ได้จากมัสดาร์นี้ จะนำไปใช้สำหรับผลิต mustard plaster ส่วนกากนำไปใช้เลี้ยงสัตว์ (Göhl, 1981) หรืออาจนำไปสกัดน้ำมันหอมระ夷ซึ่งใช้เป็นส่วนประกอบของกลิ่นในอุตสาหกรรมยาและอาหาร หรือบางประเทศในทวีปเอเชีย เช่น จีนจะนำกากระดิ่งที่ได้จากการสกัดน้ำมันนำไปใช้เป็นปุ๋ย (Downey, 1983) นอกจากนี้ ได้มีการค้นพบว่าเมล็ดมัสดาร์มี gluifosfamide (-D-glucosyl-ifosfamide) ซึ่งมีคุณสมบัติเป็นยาต้านมะเร็งได้ (Seker et al., 2000)

## สารพิษและสารขัดขวางการใช้ประโยชน์

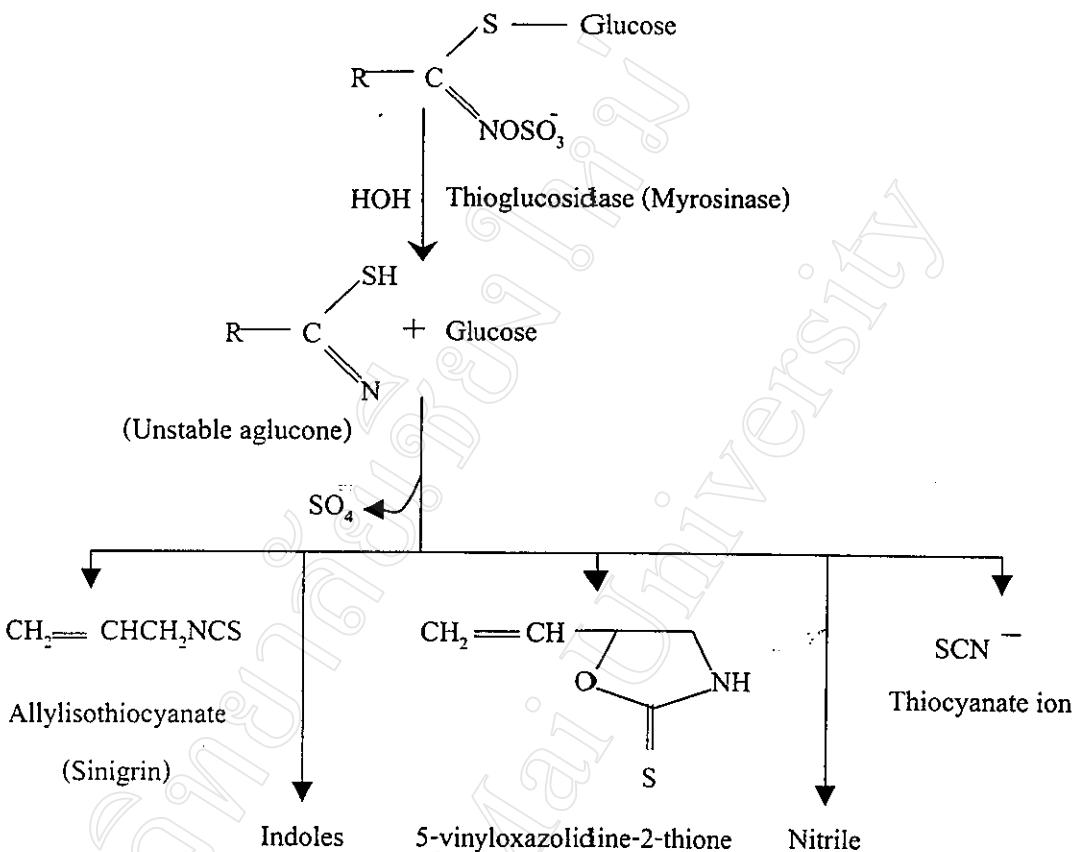
### 1. กลูโคซิโนเลท (glucosinolate)

กลูโคซิโนเลทหรืออาจเรียกอีกชื่อหนึ่งว่า thioglucosides จัดเป็นสารในกลุ่มไกลด์ไซด์ ซึ่งแยกได้มากกว่า 90 ชนิด ในพืชในเดี้ยงคู่ 11 วงศ์ (family) โดยเฉพาะอย่างขึ้นในพืชมัลตาร์คและรีปชิก จะมีเอนไซม์ไฮโดรคลูโคซิเดส (thioglucosidase) หรือที่นิยมเรียกันว่า "ไมโรซินาส" (myrosinase, thioglucoside glucohydrolase EC 3.2.3.1) อยู่ตามส่วนต่างๆ ของพืชแต่ไม่สัมผัสกับกลูโคซิโนเลท ถ้าสารทั้งสองสัมผัสกันในสภาพที่มีความชื้น กลูโคซิโนเลทจะถูกย่อยเป็นเอลิลิโอลิโซไซยาเนต (allylisothiocyanate; AIT), ออกซ่าโซลิดีนไฮโอน (oxazolidinethione), ไฮโอลิโซไซยาเนต (thiocyanate), ไนไตร (nitrile) น้ำตาลกลูโคสและสารประกอบชั้นเฟตหรือกรดกำมะถัน (McGregor *et al.*, 1983; Aletor, 1993) แต่จาก Bell *et al.* (1981) และ Sarwar and Bell (1980) รายงานว่าทั้งในกรรมมัลตาร์คชนิด *B. juncea* และ *B. hirta* ไม่มีออกซ่าโซลิดีนไฮโอนซึ่งมีคุณสมบัติไม่ระบุ นิรสุข นิกลินเหมือนเป็นสารก่อคอพอก (ภาพที่ 5) และขับยังการทำงานของน้ำย่อย (enzyme-inhibitor; Aletor, 1993)

#### การสังเคราะห์สารกลูโคซิโนเลท

จากภาพที่ 6 การสังเคราะห์เริ่มจากการดึงอะมิโนเปลี่ยนไป N-hydroxyamino acid และเปลี่ยนเป็นสารประกอบ aldoximes ซึ่งเป็น nitrogenous intermediates ต่อมา aldoxime มีการขัดเรียงตัวใหม่เกิดเป็น thiol acceptor (aci tautomer ของ primary nitro compound) เพื่อร่วมตัวกับธาตุกำมะถันจากกรดอะมิโนชีสเตอิน หรือเมทไฮโอนนิโนเกิดเป็นสารประกอบ sulfur intermediate คือ thiohydroxamic acid ต่อมารับเอาน้ำตาลกลูโคสจาก UDP-glucose โดยอาศัยเอนไซม์ glucosyl transferase เป็นตัวเร่งปฏิกิริยา เกิดเป็นสารประกอบ desulphoglucosinolate ขั้นตอนสุดท้ายเกิดปฏิกิริยา sulfation ของสารประกอบ desulphoglucosinolate โดยมีเอนไซม์ sulfotransferase เร่งปฏิกิริยาเคลื่อนย้ายธาตุกำมะถันจากสารประกอบ 3-phosphoadenosine-5-phosphosulfate (PAPS) มาขัง desulphoglucosinolate เกิดเป็นสารประกอบกลูโคซิโนเลทในที่สุด

กลูโคซิโนเลทมีอะกลูโคน (aglucone) เชื่อมต่อ กับน้ำตาลกลูโคสด้วยพันธะ  $\beta$ -thioglucosidic linkage เป็นโครงสร้างหลัก ส่วนอะกลูโคนประกอบด้วยหมู่ชั้นเฟตซึ่งทำให้เกิดประจุลบ โดยทั่วไปจะรวมตัวกับธาตุหมู่อื่นๆ ที่เป็นประจุบวก ( $X^+$ ) ดังภาพที่ 6



Where : The end products depend on R, which may be (a) alkyl or aromatic side chain,

- (b) hydroxylated alkyl side chain, or
- (c) indole side chain.

**Figure 5. Enzymatic degradation of glucosinolate (Aletor, 1993).**

### คุณสมบัติของกลูโคซิโนเลท

กลูโคซิโนเลทมีรสม สารที่เกิดจากการสลายตัวของกลูโคซิโนเลท ที่สามารถระเหยได้ เช่น ในไตร และ AIT ก็มีรสมและมีกลิ่นด้วยเหมือนกัน ถ้ามีในอาหารสัตว์จะทำให้ความน่ากินลดลง (McGregor *et al.*, 1983; Aletor, 1993) ส่วนสารที่เกิดจากการสลายตัวของกลูโคซิโนเลทที่ไม่ระเหย เช่น hydroxynitriles มีคุณสมบัติทำให้ดับ ไฟ และมีมลพิษอยู่ในหลาย (Aletor, 1993)

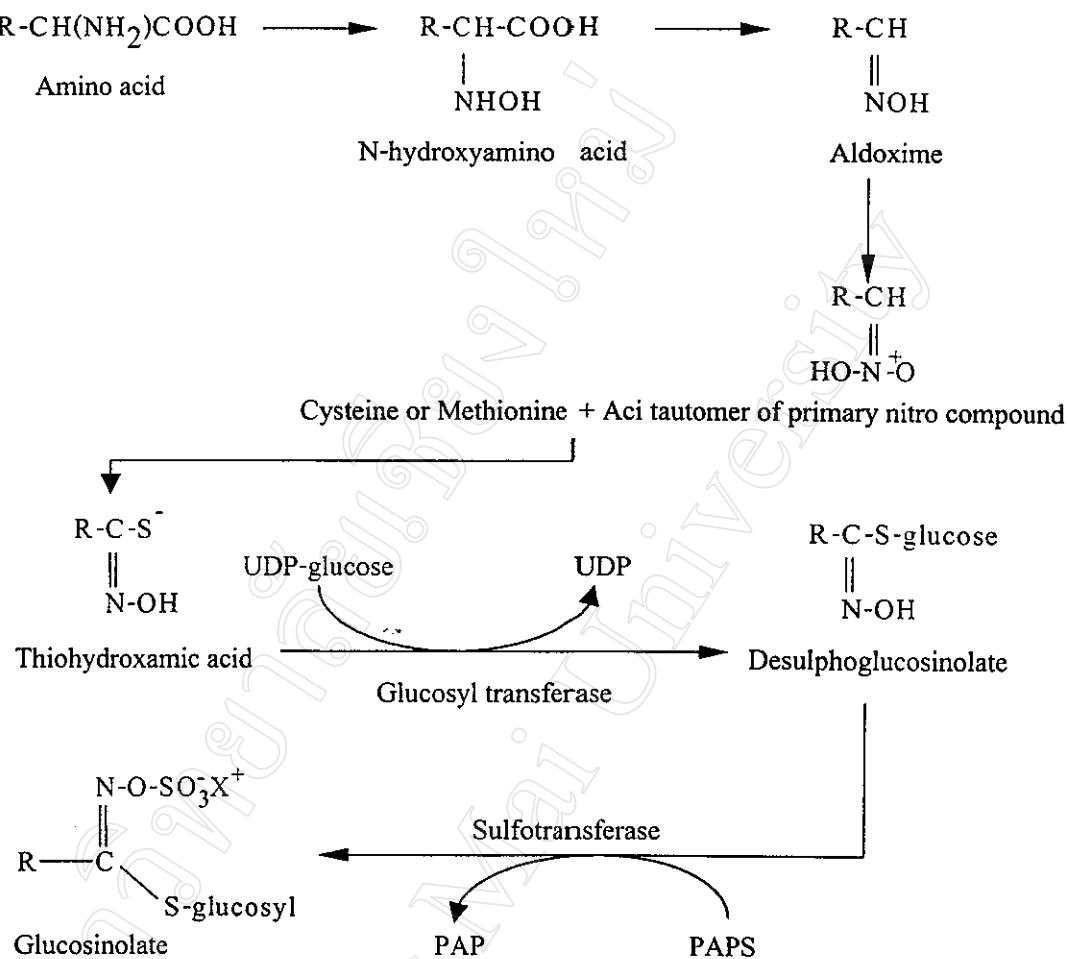


Figure 6. Synthesis of glucosinolate (สารศักดิ์, 2531).

ความจริงสารกู้โคงิโนเลทจัดเป็นสาร progoitrin ซึ่งไม่มีความเป็นพิษโดยตัวมันเอง เมื่อถูกย่อยด้วยเอนไซม์ในโกรหินจะจะได้เป็นสารอนุพันธ์ที่มีคุณสมบัติเป็นพิษ คือ goitrin หรือ goitrogenic substances ดังภาพที่ 7

#### กลไกของสารพิษกู้โคงิโนเลทในการยับยั้งการผลิตไทรอยด์อร์โนน

โดยทั่วไปกระบวนการสร้างไทรอยด์อร์โนน ซึ่งประกอบด้วย thyroxine ( $T_4$ ) และ triiodothyronine ( $T_3$ ) จะเริ่มด้วยชาตุไオิโอดีนจากอาหารเข้าสู่กระเสโลเดคในรูปของ inorganic iodide ( $I^-$ ) จากนั้นจะถูกดึงเอ้าไปไว้ใน follicles ของต่อมไทรอยด์ แล้วถูกออกซิไดส์คลายเป็นไโอโอดีน ( $I_2$ ) โดยยาศักดิ์ใช้ม peroxidase ซึ่งจะทำให้  $I_2$  ไปเกาะกับโมเลกุลไทรอยด์เพื่อให้เกิดสารประกอบที่เรียกว่า monoiodothyronine (MIT) ถ้า  $I_2$  ไปเกาะกับโมเลกุลไทรอยด์เพิ่มอีกตัวจะ

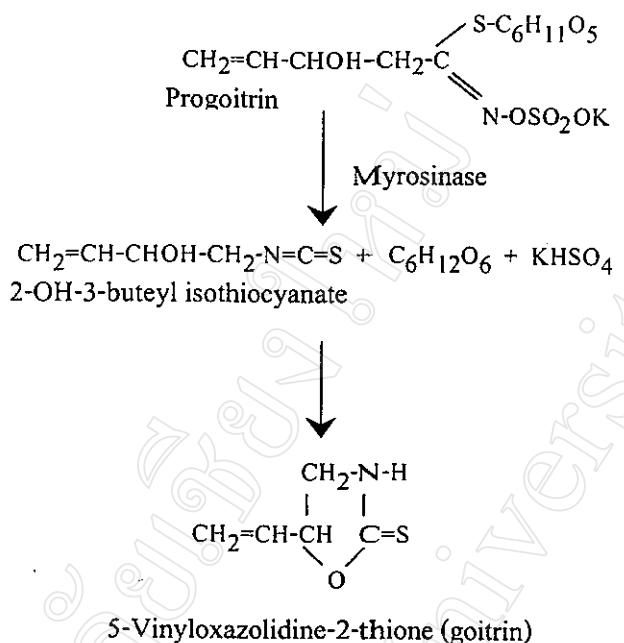


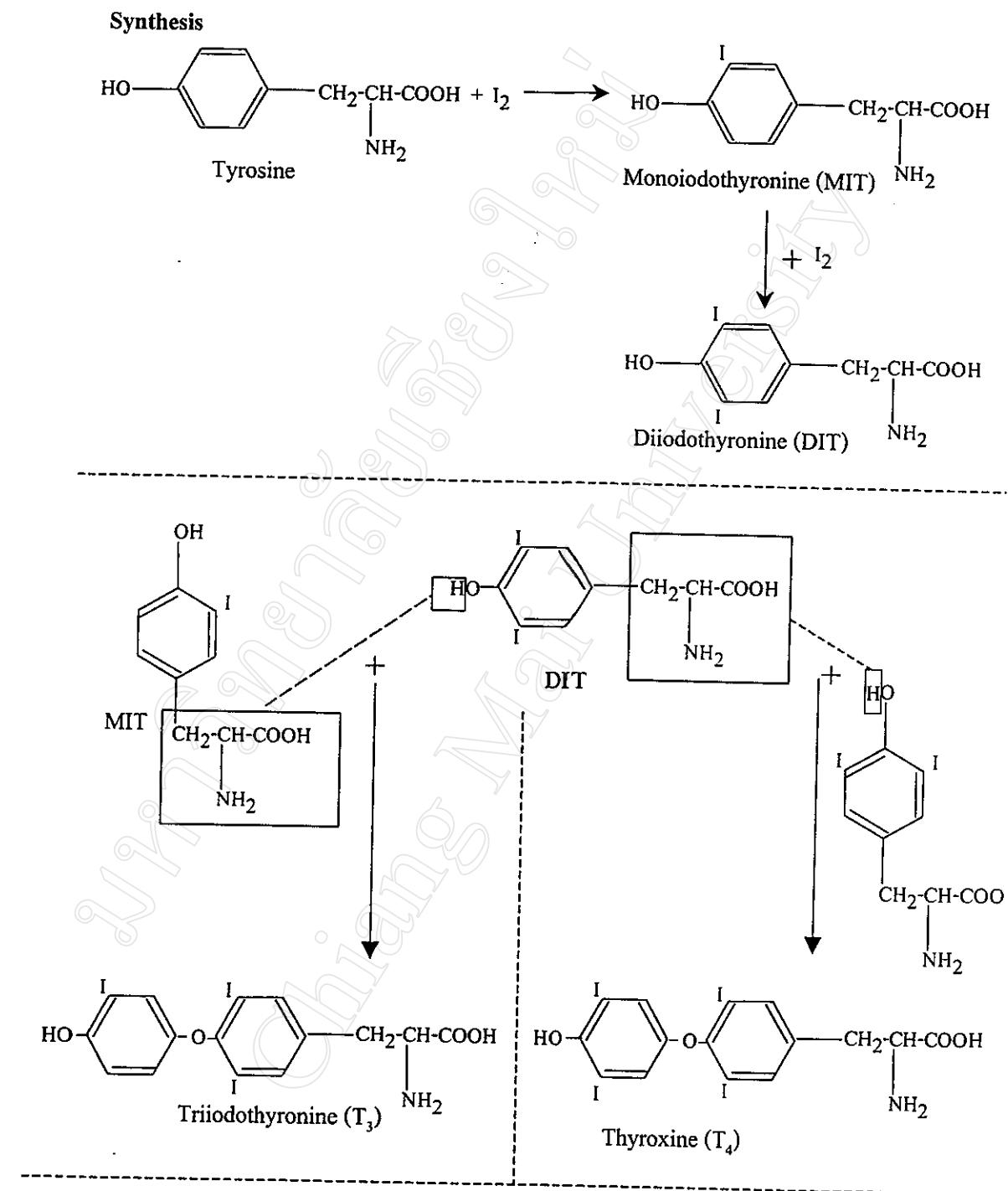
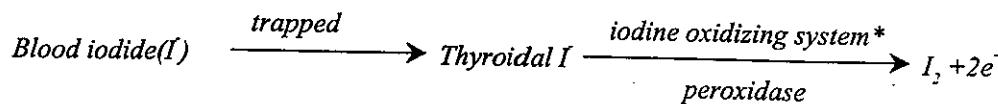
Figure 7. Hydrolysis of progoitrin (Harris, 1986).

ได้เป็น diiodothyronine (DIT) หาก DIT 2 โมเลกุลรวมกันจะได้เป็น tetraiodothyronine ( $T_4$ , thyroxine) แต่ถ้า MIT รวมตัวกับ DIT จะได้เป็น triiodothyronine ( $T_3$ ) ทั้ง  $T_4$  และ  $T_3$  จะเกิดใน colloid ของ follicles ซึ่งจะจับกับโปรตีนชนิดหนึ่งเป็น protein-iodine complex ที่เรียกว่า thyroglobulin เมื่อหลังเข้าสู่กระเพาะเลือดจะไปรวมกับพลาสม่าโปรตีนที่เรียกว่า  $\alpha$ -globulin กลายเป็น thyroid-binding globulin (วิโรจน์, 2531)

การที่ต่อมไทรอยด์ทำงานหรือหลังหอร์โมนออกมาน้อยกว่าปกติ สาเหตุหนึ่งมาจากการได้รับสารพิษ goitrogens เช่น thiourea, goitri (oxazolidinethione) หรือสาร thiocyanate ซึ่งเป็นสารอนุพันธ์ของกลูโคซิโนเดทในปริมาณที่สูงและเป็นเวลานาน ซึ่งสารเหล่านี้จะไปยั้งกระบวนการ iodine-oxidizing enzyme หรือกระบวนการ iodination ของไทroxine ทำให้ปริมาณไทรอยด์หอร์โมนลดลง มีการหลัง thyroid stimulating hormone (TSH) เพิ่มขึ้น เป็นเหตุให้ต่อมไทรอยด์ขยายขนาดใหญ่ขึ้น (Zarrow *et al.* 1964) กระบวนการสังเคราะห์และกลไกการบัญชีการผลิตไทรอยด์หอร์โมน แสดงในภาพที่ 8

#### ปริมาณและการลดกลูโคซิโนเดทในการมัสร้าร์ค

Joshi (1986) รายงานว่าในการมัสร้าร์คที่สักดิ้ ไขมันออกหมด มีกลูโคซิโนเดทอยู่ 4.75% ของน้ำหนักแห้ง Newkirk *et al.* (1997) ทำการเปรียบเทียบการมัสร้าร์คสายพันธุ์ที่มีกลูโคซิโนเดท

**Inhibition**

\* Goitrogen inhibit action of peroxidase

**Figure 8.** Synthesis and inhibition of thyroid hormone (Zarrow *et al.*, 1964).

ต่างจาก 4 แหล่ง กับเบรปซีด 2 สายพันธุ์ (*B. juncea* vs. *B. napus* and *B. rapa*) พบว่ากوليโคซิโนเลท ชนิด aliphatic ITC ในภากมัสดาร์ค้มมากกว่าภากเบรปซีด (22.1-27.9 vs. 11.5-18.7  $\mu\text{mol/g}$ . DM) ส่วนชนิด indolyl ITC ในมัสดาร์ค้มน้อยกว่าเบรปซีด (4.7-3.3 vs. 10.3-6.6  $\mu\text{mol/g}$ . DM) นอกจากนี้ ชนิด AIT ในภากมัสดาร์ค้มมากกว่าภากเบรปซีด (2.0-7.4 vs. 0.2  $\mu\text{mol/g}$ . DM) Slominski *et al.* (1999) พบว่ามัสดาร์คสายพันธุ์ใหม่ (*B. juncea* J4316 ชนิดเมล็ดสีเหลือง) มีกوليโคซิโนเลทสูงกว่า ภากคานโภตาที่มีในห้องทดลอง (*B. rapa* ชนิดเมล็ดสีเหลือง และ *B. napus* ชนิดเมล็ดสีน้ำตาล) และภากโภตาสายพันธุ์ใหม่ (*B. rapa* cv. Parkland ชนิดเมล็ดสีเหลือง, *B. napus* Y1016 ชนิดเมล็ดสีเหลือง และ *B. napus* cv. Excell ชนิดเมล็ดสีน้ำตาล) อย่างมีนัยสำคัญ (21.7 vs. 18.6, 14.6, 14.5, 11.4 และ 11.4  $\mu\text{mol/g}$ . DM; ตามลำดับ)

Sarwar and Bell (1980) พบว่าภากมัสดาร์ค (Yellow mustard; *B. hirta*) มีกوليโคซิโนเลท ชนิด p-hydroxybenzyl ITC ปริมาณ 28 มก./ก. เมื่อนำไปผ่านการนึ่งภายใต้ความดัน (autoclave) ที่ อุณหภูมิ 120 °C เป็นเวลา 20 นาที และทำการเติม  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  ที่ระดับ 0, 0.8, 1.8, 2.8 และ 3.8% หรือ  $\text{FeSO}_4$  ที่ระดับ 0.5% จากนั้นนำไปอบให้แห้งที่อุณหภูมิ 120 °C เป็นเวลา 2 ชั่วโมง ปรากฏว่าในตัว อย่างที่ไม่เติมทั้ง  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  และ  $\text{FeSO}_4$  มีกوليโคซิโนเลಥนิด p-hydroxybenzyl ITC ใกล้เคียงกับที่ เติม  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  หรือ  $\text{FeSO}_4$  (2.1 vs. 1.8-3.9 มก./ก.) และคงให้เห็นว่าปริมาณกوليโคซิโนเลทที่ลดลงเป็น ผลจากการนึ่งภายใต้ความดัน และการทำให้แห้งมากกว่าการเติมสารดังกล่าว Bell *et al.* (1981) ได้ เปรียบเทียบปริมาณกوليโคซิโนเลทในมัสดาร์ค *B. hirta* (Sabre) กับ *B. juncea* (Oriental) พบว่า มัสดาร์คสายพันธุ์ *B. juncea* มีชนิด AIT และ 3-indolyl ITC เท่ากับ 6.78 และ 0.66 มก./ก. ตาม ลำดับ ในขณะที่สายพันธุ์ *B. hirta* มีชนิด p-hydroxybenzyl ITC เท่ากับ 31.4 มก./ก. ส่วนกรรมวิธี การลดสารพิษ ใช้วิธีการทำให้เมล็ดแตกแล้วนำไปผ่านความร้อนสักด้วยเชกเซน (hexane) ภาคที่ ได้นำไปเติมด้วย  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  ระดับ 1 และ 2% อบให้แห้งใน desolventizer-toaster พบว่าสามารถลด AIT ในสายพันธุ์ *B. juncea* ได้ 24 และ 40% ตามลำดับ แต่กลับทำให้ 3-indolyl ITC เพิ่มขึ้นซึ่งไม่มี คำอธิบาย ส่วน p-hydroxybenzyl ITC ในสายพันธุ์ *B. hirta* ลดลง 27 และ 14% ตามลำดับ

Bell *et al.* (1971) รายงานว่าภากมัสดาร์ค (*B. juncea*) มีกوليโคซิโนเลಥนิด AIT ปริมาณ 11.8 มก./ก. เมื่อเติมด้วย  $\text{FeSO}_4$  1% ทำให้ลดพิษได้ทั้งหมด 100% เมื่อนำไปเลี้ยงหนูเพื่อใช้เป็นดัชนี วัดความเป็นพิษนั้น ไม่ปรากฏว่ามีผลเสียต่อหนู แต่กลับช่วยให้หนูมีน้ำหนักตัวเพิ่มและกินอาหาร ได้เพิ่มขึ้น แต่ถ้าเติมเอนไซม์ในโรเชนส มีผลทำให้ปริมาณอาหารที่กินและน้ำหนักตัวเพิ่มลดลง

Bell *et al.* (1984) รายงานว่าภากมัสดาร์ค้มมีกوليโคซิโนเลท 115.7  $\mu\text{mole/g}$ . DM เมื่อนำไป ผ่านการลดพิษด้วยแอมโมเนียจะเหลือกوليโคซิโนเลท 19.02  $\mu\text{mole/g}$ . DM (หรือเท่ากับลดพิษได้ 75%) ซึ่งยังพบว่ามีปริมาณสูงกว่าภากคานโภตาสายพันธุ์ที่มีกوليโคซิโนเลทต่ำ (13.32  $\mu\text{mole/g}$ . DM)

Daghir and Nawazish (1976) รายงานว่ากากมัสดาร์ดป่าชนิดเมล็ดสีน้ำตาล (wild brown mustard) มีกูโคลิโนเดทานิด oxazolidinethione และ ITC เท่ากับ 0.122 และ 0.063 มก./ก. เมื่อนำไปปลดพิษด้วย  $\text{FeSO}_4$  1% แล้วนำไปนึ่งภายใต้ความดันที่อุณหภูมิ  $94^\circ\text{C}$  เป็นเวลา 25 นาที และอบให้แห้งที่  $45^\circ\text{C}$  พบว่าสามารถลดออกซิโซลิเดินไฮโดรเจน ได้ 88 และ 74% ตามลำดับ เมื่อนำไปให้ถูกไก่กิน จะได้อัตราการเจริญเติบโตที่ดีกว่ากากถุงที่ได้รับกากมัสดาร์ชนิดไม่ผ่านการลดพิษ แต่เมื่องดักกากถุงที่ได้รับการถัวเหลือง นอกจากนี้ยังพบว่าอาร์จีนีน (arginine) ในกากมัสดาร์ดที่ลดพิษด้วย  $\text{FeSO}_4$  มีปริมาณไม่เพียงพอ กับความต้องการของถูกไก่ (limiting amino acid)

Joshi (1986) รายงานว่ากากที่ผ่านการนึ่งภายใต้ความดันช่วยปรับปรุงการเจริญเติบโตของไก่ดีกว่าการใช้กากชนิดอบแห้งที่  $121^\circ\text{C}$  เป็นเวลา 30 นาที หรือต้มที่  $100^\circ\text{C}$  เป็นเวลา 30 นาที แต่การนึ่งภายใต้ความดันจะทำลายไลซีนลง 17% นอกจ้านี้ยังพบว่าการล้างกากที่สกัดไขมันออกหมดแล้วด้วยอะเซตอโน (acetone) สามารถช่วยปรับปรุงการเจริญเติบโตของไก่ได้ยิ่งขึ้น

## 2. กรดอิรูซิก (erucic acid)

กรดอิรูซิกเป็นกรดไขมันไม่อิ่มตัวที่มีคาร์บอนจำนวน 22 อะตอม (C-22:1) และมีพันธะคู่ตำแหน่งที่ 9-9 ปกติแล้วกรดอิรูซิกในน้ำมันมัสดาร์จะเป็นองค์ประกอบของไตรกลีเซอไรด์ (triglyceride) โดยขับกับกลีเซอรอล (glycerol) บนคาร์บอนตำแหน่งที่ 1 และ 3 มากกว่าตำแหน่งที่ 2 (36.1, 59.0 vs. 0.05%; Myher *et al.*, 1979 อ้างโดย Ackman, 1983)

### การสังเคราะห์กรดอิรูซิก

เริ่มต้นด้วยกรดโอลีอิค (oleic; C-18:1) จากนั้นเติมสาขาร์บอนจำนวน 2 อะตอม (two-carbon fragment) ให้กับปลายด้าน carboxyl ได้เป็นกรดไอโโคลิโนอิค (eicosenoic; C-20:1) และเติมสาขาร์บอน 2 อะตอม อีกครั้ง ได้เป็นกรดอิรูซิกดังภาพที่ 9 (Downey and Craig , 1964 และ Jonsson , 1977 อ้างโดย Downey, 1983)

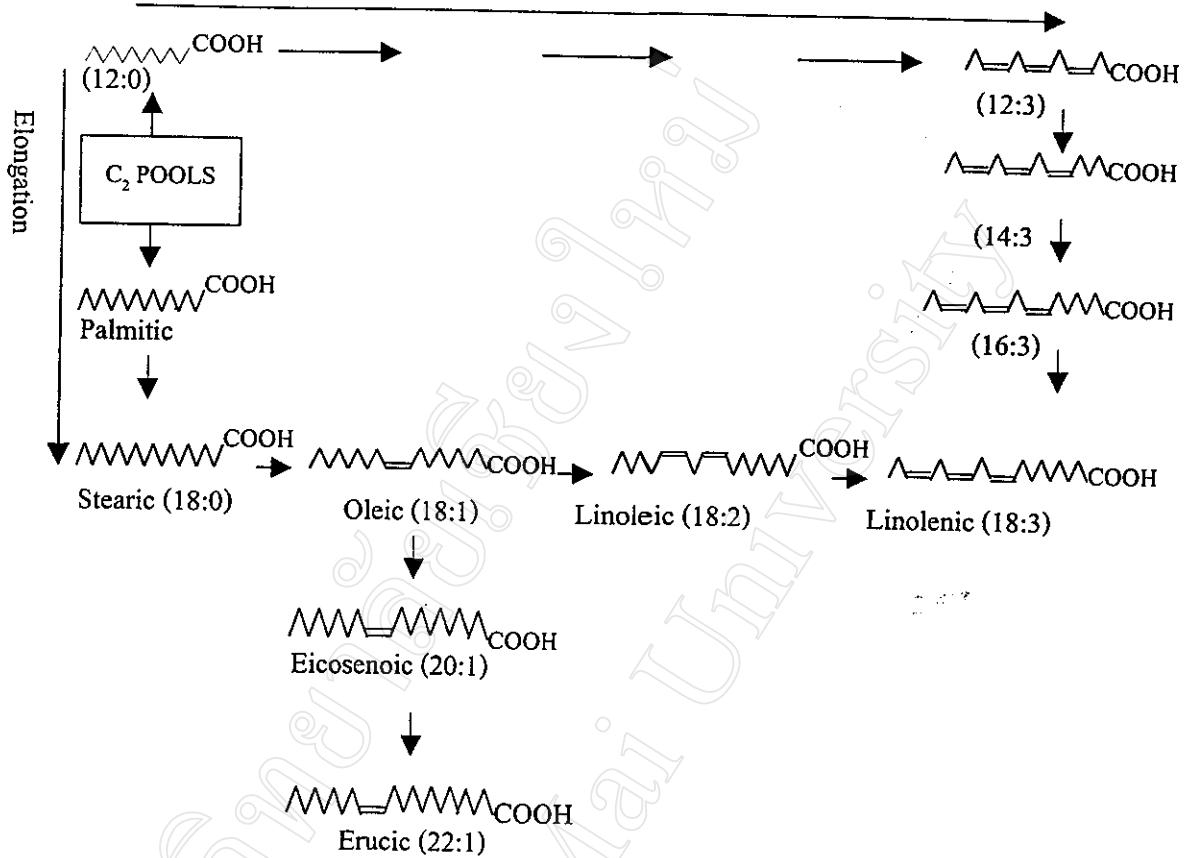


Figure 9. Suggested biosynthetic pathway of major rapeseed fatty acid (Downey, 1983).

### ปริมาณกรดอิฐชิก

ปริมาณกรดอิฐชิกขึ้นอยู่กับปริมาณน้ำมันในเมล็ด และสัดส่วนของกรดอิฐชิกในน้ำมัน ซึ่งมีความผันแปรขึ้นกับสายพันธุ์และแหล่งที่มาของมัสดาร์ค Appelquist (1970; อ้างโดย Downey, 1983) และ Sharma *et al.* (1979) รายงานว่าในน้ำมันมัสดาร์ค (*B. juncea*) ที่มาจากการเก็บเมล็ดในประเทศอินเดีย มีสัดส่วนของกรดอิฐชิก 46.2 และ 47.1% ในขณะที่สายพันธุ์ Leth 22 A มี 22.8% และสายพันธุ์ Zem.1 มี 0.1% (Downey, 1983) อย่างไรก็ตาม Stumpf and Pollard (1983) รายงานว่าในน้ำมันมัสดาร์ค (*B. juncea*) ซึ่งเป็นสายพันธุ์ที่มีกรดอิฐชิกสูงมากเท่ากับ 51%

### พิษของกรดอิฐชิก

การใช้น้ำมันที่มีกรดอิฐชิกเป็นแหล่งพลังงานในอาหารสัตว์ จะมีผลทำให้การเจริญเติบโตของสัตว์ เช่น ในไก่ (Joshi *et al.*, 1993) หนูขาว (Qudrat-I-Khuda *et al.*, 1966) และ หนูพันธุ์

Sprague-Dawley (Khan *et al.*, 1987) ลดลง โดยการผึ้งของน้ำมันเพศเมียจะพัฒนาสารสกัด cholesterol ester ในต่อมหมากไต ไต รังไข่ และมีการสะสมของกรดไขมันอิสระในน้ำมัน (Sharma *et al.*, 1979) นอกจากนี้ยังพบว่า กรดอิฐซิคเป็นสาเหตุทำให้เกิดการสะสมไขมันรอบๆ เซลล์กล้ามเนื้อ และยังเกิดกับ mitochondria ของกล้ามเนื้อ จึงทำให้มีรูปร่างผิดปกติ เช่น ขยายใหญ่ขึ้น (Sauer and Kramer, 1983) ส่วนผลที่มีต่อหัวใจ ทำให้เกิดความผิดปกติของการสันดาปไขมัน (lipid) ทำให้มีการสะสมไขมันมากเกินไปในกล้ามเนื้อหัวใจ (myocardial lipidoses) ของน้ำมันขาว (Roger *et al.*, 1971 และ Kramer *et al.*, 1973 อ้างโดย Sauer and Kramer, 1983) นอกจากนี้ยังมีโอกาสเกิดเนื้อตายบนกล้ามเนื้อหัวใจ (myocardial necrosis) มากกว่าน้ำมันพืชชนิดอื่น (Sauer and Kramer, 1983)

### การลดพิษของกรดอิฐซิค

การสักดันน้ำมันออกจากเมล็ดอาจใช้วิธีการบีบบีบแล้วนำไปสักดันต่อด้วยเชกเซน (hexane) หรือตัวทำละลายอื่นๆ จนน้ำมันออกจากเมล็ด จะทำให้กรดอิฐซิคหมดไปได้ ดังเช่น Joshi (1986) รายงานว่าหากนำเมล็ดที่สักดันไขมันออกจากเมล็ด ช่วยปรับปรุงการเจริญเติบโตของไก่ให้ดีขึ้น ได้ หรืออาจทำได้โดยการพัฒนาสายพันธุ์ให้ได้ต้นเมล็ดที่มีเยื่อบริโอด (embryo) ที่สามารถยั้งปฏิกิริยา elongation ของกรดไขมัน (ภาพที่ 9) จะทำให้ได้สายพันธุ์ที่มีกรดอิฐซิคต่ำ (Downey, 1983)

ส่วนการลดพิษในน้ำมันเมล็ด Qudrat-I-Khuda *et al.* (1966) ได้รายงานว่าการใช้พลังงาน (calorie efficiency ratio) ในน้ำมันขาวมีประสิทธิภาพเจ็้มเมื่อนำน้ำมันไปต้ม และนึ่งภายในต้ม ซึ่งให้ผลดีกว่าการไม่ลดพิษ (5.64 และ 5.23 vs. 4.25 ตามลำดับ)

การปรับเปลี่ยนตำแหน่งกรดอิฐซิคบนโครงกลีเซอไรด์ (interesterification) ก็มีผลทำให้ปริมาณโคลเลสเตอรอลในตับ หัวใจ และไต ลดลงเมื่อเทียบกับกลุ่มที่ได้รับน้ำมันไม่ผ่านการปรับเปลี่ยนตำแหน่งของกรดอิฐซิค (Sarkar and Bhattacharyya, 1993)

### 3. สารชัดขวางการใช้ประโยชน์ของโภชนาณนิคอื่นๆ

นอกจากกลุ่มโคไซโนเลทและกรดอิฐซิคแล้ว ในการเมล็ดที่มีสารชัดขวางการใช้ประโยชน์ของโภชนาณนิคอื่นๆ ที่สำคัญอีก เช่น ไซนาเปีน (sinapine) และ แทนนิน (tannins) เป็นต้น

- ไซนาเปีนเป็น choline ester ของกรดไซนาปิก (sinapic acid) ซึ่งเป็น phenolic compound โดยไซนาเปีนมีรสเผ็ดและกลิ่นฉุน ทำให้ความน่ากินของอาหารและปริมาณอาหารที่กินได้ลดลง แกมน้ำมันเมล็ด B. hirta หรือที่มีชื่อสามัญว่า Sabre จะมีไซนาเปีนสูงกว่า B. juncea (Oriental; 1.66 vs. 1.14% DM) การลดปริมาณไซนาเปีนทำได้ด้วยการเติม  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  ระดับ 1 และ 2% โดยใน

*B. hirta* ลดลงได้ 31 และ 30% (เหลือ 1.15 และ 1.16% DM) ซึ่งต่ำกว่า *B. juncea* ที่สามารถลดลงได้ 32 และ 46% (เหลือ 0.77 และ 0.61% DM) ตามลำดับ (Bell *et al.*, 1981) ส่วนการเติมแอมโนเนียมสามารถลดใช้นาปีนงได้ต่ำกว่าภาคคากาโน่ลาที่ไม่ผ่านการลดพิษ (0.48 vs. 1.59% DM; Bell *et al.*, 1984) บทบาทที่สำคัญของไชนาปีน คือ ทำให้ไก่ที่มีเปลือกไขสัน្តwoord ไข่ไข่ที่มีกลิ่นความปลา (fishy odor egg) หันนี้เนื่องจากตับของไก่พวณนี้ขาดออกไซด์ trimethylamine (TMA) oxidase ทำให้ร่างกายสัตว์ไม่สามารถใช้โคลีนที่มีอยู่มากในตับได้อย่างมีประสิทธิภาพ ส่งผลให้เกิดการไฮโดรไลส์สารไชนาปีนในกระเพาะเกิดเป็น TMA จึงเกิดกลิ่นดังกล่าวขึ้น นอกจากนี้ Emmanuel *et al.* (1984) รายงานว่ากลิ่นความปลาของไก่จากแนวที่เรียกว่าสีตังของไก่ไข่เปลือกไข่ของไชนาปีนให้เป็น TMA และพบว่าถ้าในไข่มี TMA ในช่วง 0.8-1.0 ในโทรกรัม/ก. จะทำให้เกิดกลิ่นดังกล่าวอย่างไร ก็ตาม Fenwick *et al.* (1979) และ Goh *et al.* (1979) รายงานว่ากลิ่นความปลาจะไม่เกิดขึ้นในไข่ถ้าปริมาณไชนาปีนต่ำกว่า 0.1% ในสูตรอาหาร

ส่วนแทนนินมีอยู่ 2 ประเภท คือ hydrolysable และ condensed tannins จากรายงานของ Cilly *et al.* (1978, a) และ Joshi (1986) รายงานว่าในภัณฑ์สตาร์คที่สกัดไขมันออกหมด จะมีแทนนิน 2.10 และ 2.86% DM แทนนินจะไปรบกวนการทำงานของเอนไซม์ในทางเดินอาหารหลายชนิด รวมทั้ง TMA oxidase ส่งผลให้มีการสะสมของ TMA นอกจากนี้สาร goitrin ก็ไปขัดขวางการทำงาน TMA oxidase ส่งผลให้มีการสะสมของ TMA เกิดเป็นกลิ่นความปลา เช่นกัน ดังภาพที่ 10 ซึ่งเป็นตัวอย่างของภัณฑ์สตาร์ค (Fenwick, 1982)

### ขั้นตอนการผลิตน้ำมันหอนระเหย

สำหรับเศษเหลือจากโรงงานผลิตภัณฑ์สตาร์คซึ่งผลิตน้ำมันหอนระเหย จากเมล็ดภัณฑ์สตาร์คของบริษัทล้านนาโปรดักซ์ (Lanna Products Co., Ltd) จ.ลำพูน มีกรรมวิธีการผลิตโดยย่อดังภาพที่ 11 ดังนี้

เริ่มจากนำเมล็ดภัณฑ์สตาร์คมาผ่านตะแกรงร่อนเพื่อแยกสิ่งปลอมปนออก จากนั้นนำไปบีบนำมันแบบใช้แรงอัด จะได้น้ำมันออกมาประมาณ 22-23% นำภาชนะที่ได้ไปผสมกับน้ำในอัตราส่วน 1:4 แล้วต้มที่อุณหภูมิ 65 °C เป็นเวลา 4 ชั่วโมง เพื่อสกัดน้ำมันหอนระเหย (isothiocyanate, nitrile และสารกลุ่ม indoles อื่นๆ) ด้วยไอน้ำร้อน นำมันหอนระเหยดังกล่าวมาเกิดจากการสลายตัวของกลูโคซิโนเลท ดังนั้นจึงทำให้เกิดที่เหลือมีปริมาณสารพิษกลูโคซิโนเลทในปริมาณที่ลดลง

ภัณฑ์สตาร์คที่ผ่านจากเครื่องสั่น (vibrator) จะมีน้ำส่วนหนึ่งแยกออกมานอกจากซึ่งมีความชื้นลดลง แต่ก็ยังอยู่ในระดับที่สูงมาก (77.5%) ภัณฑ์สามารถทำให้แห้งได้โดยการนำไปเผาแคค ใช้

เวลาประมาณ 3-4 วัน หรือนำไปปั่นในกระเบนด้วยที่ใช้แก๊สเป็นแหล่งของความร้อน อุณหภูมิเริ่มต้นที่  $120-140^{\circ}\text{C}$  ใช้เวลาครึ่งประมาณ 8 ชั่วโมง กากจึงแห้ง

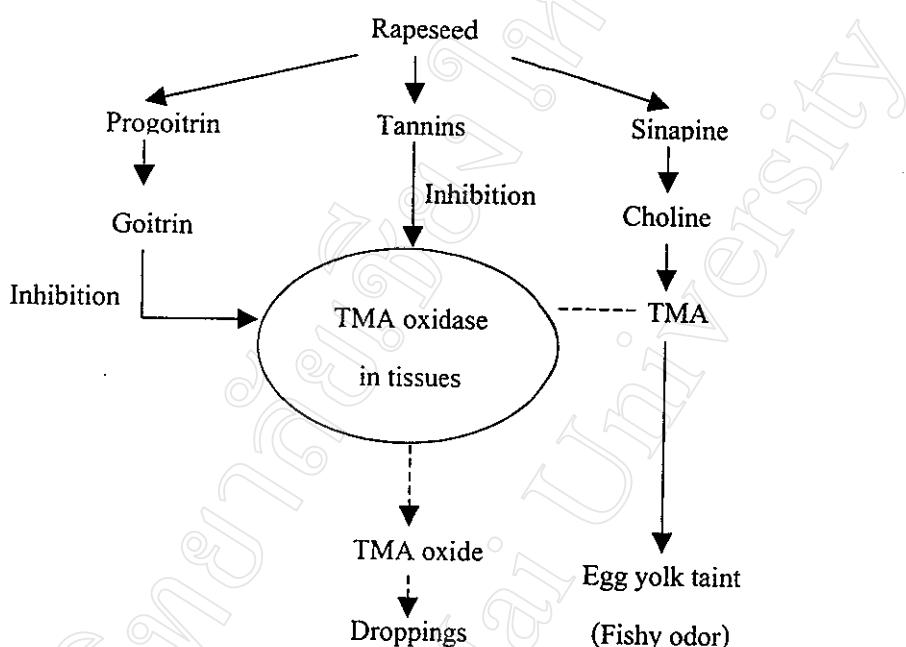


Figure 10. Mechanism of fishy odor from toxic substance in rapeseed (Fenwick, 1982).

#### องค์ประกอบทางเคมีของการมัสดาร์ด

เมื่อเปรียบเทียบองค์ประกอบทางเคมีของเม็ดมัสดาร์ดที่รายงานไว้โดย Göhl (1981) และ Daghir and Charalambous (1978) พบว่า มีปริมาณ โปรตีน ไขมัน และ NFE แตกต่างกันมาก (23.4 vs. 30.6, 46.7 vs. 25.3, และ 16.2 vs. 31.3% DM) ส่วนเยื่อใยและถ่านมีปริมาณใกล้เคียง (8.6 vs. 7.8, 5.1 vs. 5.1% DM ตามลำดับ; ตารางที่ 2) ทั้งนี้ความแตกต่างดังกล่าวอาจเนื่องมาจากการสายพันธุ์ และ สภาพการเพาะปลูก เป็นต้น

องค์ประกอบทางเคมี (% DM) ของการมัสดาร์ดที่รายงานไว้ แสดงดังตารางที่ 2 ประกอบด้วย โปรตีน 26.0-47.8% ไขมัน 0.5-12.5% เยื่อใย 3.5-18.2% เถ้า 5.7-9.9% และ NFE 26.5-45.9% ซึ่งค่าดังกล่าวมีความแปรปรวนค่อนข้างสูง เมื่อเปรียบเทียบกับการถ่วงเหลืองจะเห็นว่าการมัสดาร์ด มีสัดส่วน โปรตีนต่ำกว่า (1.6-26.0%) แต่จะมากหรือน้อยขึ้นกับสัดส่วนของ ไขมันในการมัสดาร์ด

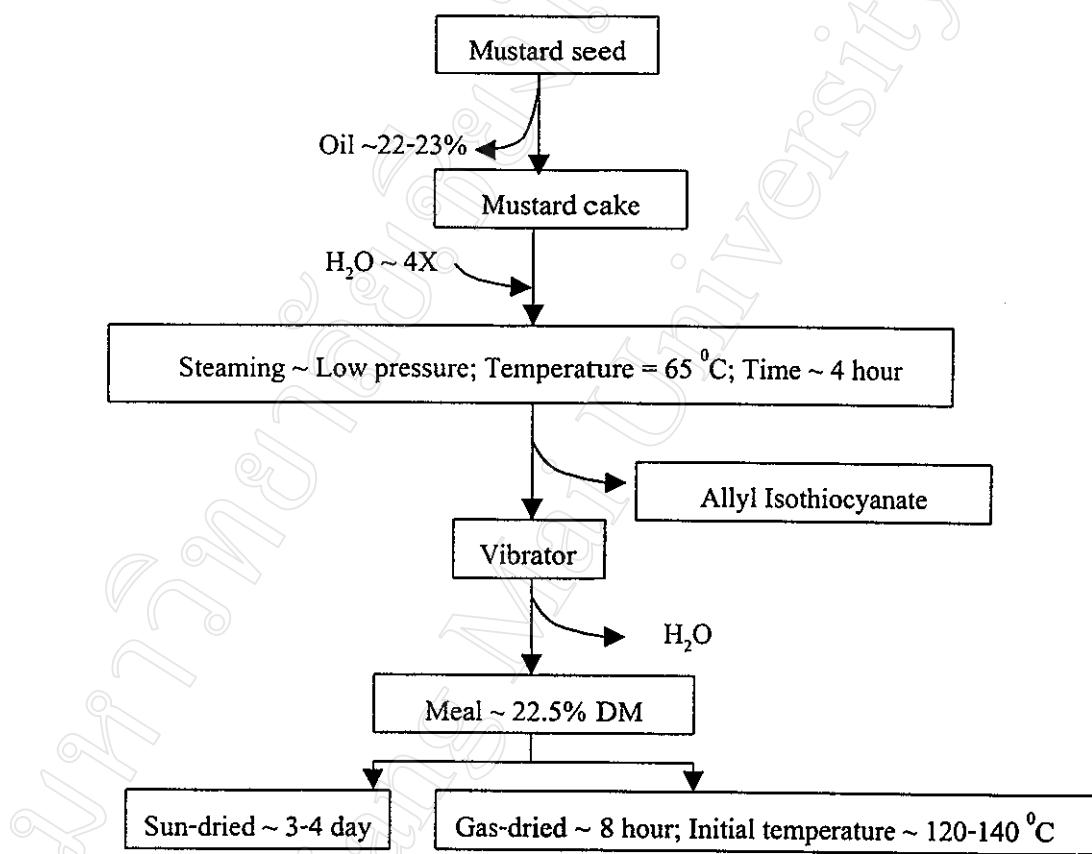


Figure 11. Essential oil processing and drying method.

ตารางที่ 2. องค์ประกอบทางเคมี (% DM) ของเม็ดดินและกาโนมัสดาร์ด (*B. juncea*) เทียบกับกากระตื้วเหลือง

ที่มา	โปรตีน	ไขมัน	เยื่อใย	เต้า	NFE
<b>เม็ดดินสดาร์ด</b>					
Daghir and Charalambous (1978)	30.57	25.28	7.78	5.13	31.31
Göhl (1981)	23.40	46.70	8.60	5.10	16.20
<b>กาโนมัสดาร์ด</b>					
Daghir and Charalambous (1978)	41.35	1.03	10.25	7.30	40.04
Bell <i>et al.</i> (1984)	44.58	-	-	-	-
Bell <i>et al.</i> (1981)	47.80	2.30	7.80	6.50	35.60
Newkirk <i>et al.</i> (1997)	45.90	0.45	-	-	-
Joshi.(1986)	38.00	12.50	-	-	-
Slominski <i>et al.</i> (1999)	45.30	3.20	-	7.30	-
Cilly (1978, a)	37.20	6.80	11.50	8.70	35.80
Johri <i>et al.</i> (1990)	36.40	-	-	-	-
Kabirullah <i>et al.</i> (1976)					
กาอัดน้ำมัน	39.77	8.52	17.05	5.68	28.98
กาสกัดน้ำมันออกทั้งหมด	46.89	1.11	17.78	7.22	27.00
กาอบไอน้ำ	47.83	0.78	17.91	7.01	26.47
Göhl (1981)					
กาอัดน้ำมัน	38.50	10.70	3.50	9.90	37.40
กาสกัดน้ำมัน	26.00	2.30	18.20	7.60	45.90
<b>กากระตื้วเหลือง</b>					
NRC (1994)	49.40	0.90	7.90	-	-

ตัดส่วนของกรดอะมิโนที่จำเป็นของกาโนมัสดาร์ดเทียบกับกากระตื้วเหลือง แสดงไว้ในตารางที่ 3 ปรากฏว่า กรดอะมิโนที่จำเป็นส่วนใหญ่ของกาโนมัสดาร์ดทั้งสายพันธุ์ *B. juncea* และ *B. hirta* มีปริมาณน้อยกว่ากากระตื้วเหลือง ยกเว้น เมทไธโอนีนและอีสติดีน ที่พบว่ามีปริมาณสูงกว่าเล็กน้อย (Sarwar *et al.*, 1981; Bell *et al.*, 1984 และ Slominski *et al.*, 1999) ส่วน Mustafa *et al.* (1999)

กลับรายงานว่า กรดอะมิโนที่จำเป็นทั้งหมด ยกเว้นไอโซลูซินและฟีนิโละลานินของกากมัสตาร์ค สายพันธุ์ *B. juncea* มีปริมาณสูงกว่ากากถั่วเหลือง การนำกากมัสตาร์คไปผ่านความร้อน ซึ่งจะช่วยทำลายสารพิษที่มีในกากให้ลดลงได้ดีนั้น จะมีผลทำให้ปริมาณกรดอะมิโนที่จำเป็นลดลงด้วย โดยเฉพาะปริมาณไอลีซิน พบร่วงลดลงอย่างชัดเจน (3.35 vs. 3.71% DM, ตามลำดับ; ตารางที่ 3) ในขณะที่กรดอะมิโนชนิดทรีโอนีนและเฟนิโละลานินกลับไม่ลดลง (Mustafa *et al.*, 1999)

**ตารางที่ 3. สัดส่วนกรดอะมิโน (%) DM ของกากมัสตาร์ค (*B. hirta* และ *B. juncea*) เทียบกับของกากถั่วเหลือง (SBM)**

ที่มา กรดอะมิโน	Sarwar <sup>1/</sup> <i>et al.</i> (1981)	Bell <i>et al.</i> <sup>2/</sup> (1984)	Slominski <sup>2/</sup> <i>et al.</i> (1999)	Mustafa <i>et al.</i> (1999) <sup>2/</sup>		SBM (NRC, 1994)
				Unheated	Heated	
ไอลีซิน	2.17	2.22	2.36	3.71	3.35	3.02
เมทไธโอนีน	0.75	0.95	0.81	1.22	1.16	0.70
ซีสตีน	0.40	1.26	1.11	n.a.	n.a.	0.74
ทริปโตเฟน	0.66	0.44	n.a.	n.a.	n.a.	0.83
ทรีโอนีน	1.82	1.72	1.67	2.91	2.93	1.93
ลูซีน	2.92	2.90	2.99	4.54	4.48	3.81
ไอโซลูซิน	1.42	1.39	1.83	1.91	1.88	2.20
วาลีน	1.77	1.55	2.17	2.49	2.46	2.32
ไฮสติดีน	1.15	1.64	1.34	1.81	1.75	1.31
เฟนิโละลานิน	1.73	2.24	2.58	2.17	2.17	2.45
ไฮโรซิน	1.24	1.61	1.29	n.a.	n.a.	2.17
อะร์จินีน	2.70	3.38	2.77	4.18	3.99	3.56

n.a. = No data available.

<sup>1/</sup> *B. hirta*

<sup>2/</sup> *B. juncea*

## การนำกากมัสดาร์ดไปใช้เป็นอาหารสัตว์

### สัตว์ปีก

Bhattacharjee *et al.* (1995) รายงานว่า การใช้กากมัสดาร์ดเป็นแหล่งโปรตีนในอาหารนกกระ逼อายุ 2 สัปดาห์ โดยใช้แทนที่กากถั่วถิลงที่ระดับ 0, 30, 50 และ 100% เป็นเวลา 6 สัปดาห์ ปรากฏว่า การใช้แทนที่ระดับ 50% ขึ้นไป มีผลทำให้น้ำหนักตัวเพิ่ม ปริมาณ protein bound iodine และ thyrosine ( $T_4$ ) ในซีรัมลดลง แต่ขนาดต่อมไทรอยด์ และปริมาณของโคเลสเตอรอลในซีรัมกลับเพิ่มขึ้น

Das and Ali (1993) รายงานว่า กากมัสดาร์ดชนิดที่ไม่นำไปผ่านการทำลายสารพิษ สามารถใช้ทดแทนกากงาได้ครึ่งหนึ้ง โดยไม่มีผลเสียต่อสมรรถภาพการผลิตไข่ หากใช้ในระดับที่สูงกว่านี้ ฟองไบจะมีขนาดเล็กลง และไก่กินอาหารได้น้อย Marangos and Hill (1976) รายงานว่าสามารถใช้กากมัสดาร์ดในสูตรอาหารได้โดยไม่มีผลเสียต่อสมรรถภาพการผลิตไข่ แต่ทำให้เกิดกลิ่นคาวปลาขึ้น

Cilly *et al.* (1978, a) ได้ทดลองหาค่า ME ของกากมัสดาร์ดชนิดที่มีโปรตีน ไบมัน เยื่อไย เด้า และ NFE เท่ากัน 37.2, 6.6, 11.5, 8.7 และ 35.8% DM ตามลำดับ โดยใช้ลูกไก่เนื้อและลูกไก่ไข่ พันธุ์เล็กหรือรันขาว ปรากฏว่า มีค่าเท่ากัน 2,300 และ 2,350 กิโลแคลอรี/กก. ตามลำดับ นอกจากนี้ยังพบว่าสามารถใช้แทนที่กากถั่วถิลงได้ที่ระดับ 30-32% โดยไม่มีผลเสียต่ออัตราการเจริญเติบโต แต่ทำให้ต่อมไทรอยด์ขยายใหญ่ขึ้น

Cilly *et al.* (1978, b) ได้หาค่า ME ของกากมัสดาร์ดในลูกไก่เล็กหรือรันเพศผู้ อายุ 4 สัปดาห์ โดยให้กินอาหาร 4 ชนิด คือ ให้กากมัสดาร์ดชนิดเดียว กากมัสดาร์ดแทนที่อาหารควบคุม 30% และ กากมัสดาร์ดแทนที่อาหารกึ่งบริสุทธิ์ (semipurified diet) ที่ระดับ 30 และ 55% ปรากฏว่า ME ของกากมัสดาร์ดจากการให้อาหารทั้ง 4 ชนิดดังกล่าว มีค่าเท่ากัน 2,415, 2,487, 2,253 และ 1,504 กิโลแคลอรี/กก. ตามลำดับ

Slominski *et al.* (1999) ได้หาค่า ME ที่แท้จริง ( $TME_n$ ) ของกากมัสดาร์ดสายพันธุ์ใหม่ (*B. juncea* cv. J4316) เปรียบเทียบกับกากคานลาสายพันธุ์ใหม่ 3 สายพันธุ์ (*B. napus* cv. Y1016; *B. rapa* cv. Parkland และ *B. napus* cv. Excel) และกากคานลาที่มีขายในห้องตลาด 2 สายพันธุ์ (*B. rapa* และ *B. napus*) พบว่า กากมัสดาร์ดมีค่า  $TME_n$  (2,154 กิโลแคลอรี/กก.) ต่ำกว่าคานลาสายพันธุ์ใหม่ (2,195-2,322 กิโลแคลอรี/กก.) แต่สูงกว่ากากคานลาที่มีขายในห้องตลาด (2,032-2,111 กิโลแคลอรี/กก.) นอกจากนี้ยังได้หาค่าการย่อยได้ของกรดอะมิโนที่แท้จริง (true digestibility of amino acid) ปรากฏว่าทั้งกากมัสดาร์ดและกากคานลาทุกชนิดมีค่าไกล์เคียง วัน คือ มีค่าอยู่ในช่วง

82.2-85.9% โดยกรดอะมิโนที่จำเป็น (essential amino acid) แต่ละชนิดมีค่าค่าการย่อยได้อยู่ในช่วง 77.3-97.2% (ยกเว้นทริพโตเฟนที่ไม่ได้วิเคราะห์) ส่วนการหาค่าการย่อยได้ของโปรตีนแบบ *in vitro* ในกาณ์สตาร์ดมีค่าการย่อยได้เท่ากับ 75.8% ไกล์เคียงกับกาคานโภคภัณฑ์ 5 สายพันธุ์ (73.4-76.5%) สำหรับการนำกาคทั้ง 6 ชนิด ดังกล่าวไปเลี้ยงไก่เนื้อพันธุ์ Arbor Acre ช่วงอายุ 4-18 วัน โดยกำหนดให้มีโปรตีนและ ME ในสูตรอาหารเท่ากับ 22% และ 3,104-3,109 กิโลแคลอรี/กг. ปรากฏว่าสมรรถภาพการผลิตของไก่ที่ได้รับกาณ์สตาร์ดต่ำกว่าการให้กาคานโภคภัณฑ์ 5 ชนิด อย่างมีนัยสำคัญ

Newkirk *et al.* (1997) เปรียบเทียบการใช้กาณ์สตาร์ดกับกาคเรปซีด ปรากฏว่า กาคันสตาร์ดที่ใช้เป็นสายพันธุ์ที่มีสารพิษกลูโคซิโนเลทระดับต่ำ คือ มีปริมาณเท่ากับ 34.3 ไมโครโมล ( $\mu\text{mole}$ )/ก. ในขณะที่กาคเรปซีดมีสารพิษดังกล่าวเท่ากับ 21.8-25.5  $\mu\text{mole}$ /ก. นอกจากนี้พบว่า กาคันสตาร์ดมีค่า ME<sub>n</sub> และ Apparent ileal CP digestibility รวมทั้งผลการใช้ในไก่เนื้อดีกว่ากาคเรปซีดเล็กน้อย ส่วน Joshi *et al.* (1993) ได้ใช้การเจริญเติบโตของลูกไก่เนื้อเป็นดัชนีวัดความเป็นพิษของกลูโคซิโนเลทและกรดอิรุซิกที่มีในกาคและน้ำมันสตาร์ดเทียบกับกาคานโภค พนวณ น้ำหนักตัวเพิ่มของไก่ตัวอย่างมีนัยสำคัญเมื่อใช้มัลติฟาร์ดทั้งเม็ด (มีสารพิษทั้ง 2 ชนิด) หรือเมื่อมีการเติมสารพิษที่สักดอตอกนาแล้วกลับเข้าไปใหม่ Joshi (1986) ได้เสริมอาร์จินีนและไลซีนลงในสูตรอาหารที่ใช้กาณ์สตาร์ด พนวณจะช่วยปรับปรุงการเจริญเติบโตของไก่ให้ดีขึ้น โดยต่อมไครอยด์มีขนาดไกล์เคียงกับกลุ่มควบคุม Blair (1984) รายงานว่า กาณ์สตาร์ดสามารถใช้เป็นอาหารไก่เนื้อได้ที่ระดับ 10% ของสูตรอาหาร โดยไม่มีผลเสียต่ออัตราการเจริญเติบโต แต่ต่อมไครอยด์มีขนาดเพิ่มขึ้นและแตกต่างอย่างมีนัยสำคัญ เขายังได้พยากรณ์ลดสารพิษลงโดยใช้แอมโมเนียมและเสริมด้วยไลซีนระดับ 0.3% ทำให้สามารถใช้ได้ถึง 20% ของสูตรอาหาร อย่างไรก็ตาม Begum *et al.* (1997) รายงานว่ากาณ์สตาร์ดสามารถใช้แทนที่กาคถ้วนสิ่งไคเดียร์ 30% หากถ้าใช้แทนที่ในระดับ 50% ขึ้นไป จะทำให้น้ำหนักตัวลดลง สำหรับรายงานที่บ่งว่าสามารถใช้กาณ์สตาร์ดในระดับสูงได้ โดยไม่มีผลเสียต่อสมรรถภาพการผลิต เช่น Ar'kov and Chesheva (1977) และ Mandal *et al.* (1982) ใช้กาณ์สตาร์ดชนิดที่มี ME 1.82 กิโลแคลอรี/ก. เป็นต้น

อย่างไรก็ตาม Göhl (1981) ได้แนะนำอย่างกว้างๆ ว่าในอาหารไก่ไม่ควรใช้กาณ์สตาร์ดเกิน 9% ของสูตรอาหาร

#### สุกร

พิเชฐ (2544) ใช้กาณ์สตาร์ดชนิดทำแห้งด้วยวิธีการตากแดดและการคั่วในกระทะร้อน ซึ่งได้จากโรงงานผลิตน้ำมันหอมระเหย ในอาหารสุกรรุ่นและบุน โดยรีบ屯ดองที่สุกรมีน้ำหนักตัว

35 กก. จำนวน 100 ตัว แบ่งออกเป็น 5 กลุ่มๆ ละ 2 ตัว ให้ได้รับอาหารที่มีกามนัสตราคซานิดไซนิด หนึ่งระดับ 10 และ 20% หรือเทียบเท่ากับแทนที่การถั่วเหลืองระดับ 28 และ 57% ในช่วงสุกรุ่น (35-60 กก.) และ 38 และ 77% ในช่วงสุกรุ่น (60-90 กก.) ตามลำดับ เพื่อเปรียบเทียบกับกลุ่มควบคุมที่ไม่มีการใช้กามนัสตราคในอาหารทุกสูตร กำหนดให้มีโปรตีนเท่ากับ 18 และ 16% ในช่วงสุกรุ่นและชุน ตามลำดับ ส่วน ME เท่ากับ 3.2 กิโลแคลอรี่/ก. คงที่ตลอดการทดลอง ปรากฏว่า สมรรถภาพการผลิต (อัตราการเจริญเติบโต และประสิทธิภาพการใช้อาหาร) ตลอดการทดลองเวลาลงตามระดับการเพิ่มขึ้นของกามนัสตราคในอาหาร แต่การใช้กามนัสตราคทั้งสองชนิดที่ระดับ 10% ไม่แตกต่างจากกลุ่มควบคุม กามนัสตราคซานิดที่ทำให้แห้งด้วยการตากแดดมีแนวโน้มให้ผลการเจริญเติบโตดีกว่าการคั่วในกะทะร้อน

Keith and Bell (1985) ทำการลดพิษของกามนัสตราคสายพันธุ์ *B. juncea* (L) Coss ด้วยเอนโนเนียร์วัมทั้งไม่เสริมและเสริมด้วยไลซีนและไอโซลูซีน ซึ่งเป็นกรดอะมิโนที่ขาดมากที่สุดเป็นลำดับที่ 1 และ 2 ( $1^{\text{st}}$  และ  $2^{\text{nd}}$  limiting amino acids) เมื่อนำมาใช้เป็นแหล่งโปรตีนในอาหารสุกร เปรียบเทียบกับกากคากาโนลาและกากถั่วเหลืองที่มีการใช้ข้าวบาร์เลย์และข้าวฟ่างอัตราส่วน 2:1 เป็นอาหารฐาน เลี้ยงสุกรสายพันธุ์ Lacombe x Landrace - Yorkshire เพศผู้ต่อน น้ำหนักตัว 25-52 กก. ปรากฏว่าการเสริมไลซีนและไอโซลูซีน ทำให้สุกรมีน้ำหนักตัวเพิ่มเด่นกว่าการเสริมเฉพาะไลซีน เล็กน้อย ส่วนประสิทธิภาพการใช้อาหารไม่แตกต่างกัน การเสริมกรดอะมิโนทั้งสองชนิดหรือชนิดเดียวในอาหารที่ใช้กามนัสตราคดังกล่าว มีน้ำหนักตัวเพิ่มและประสิทธิภาพการเปลี่ยนอาหารเด่นกว่าการไม่เสริม ส่วนการเลี้ยงด้วยคากาโนลาไม่พบว่าแตกต่างจากกลุ่มที่เสริมไลซีน อย่างไรก็ตี สุกรที่เลี้ยงด้วยกามนัสตราคและกากคากาโนลาทุกกลุ่มนี้สมรรถภาพผลิตต่ำกว่ากลุ่มที่ได้รับกากถั่วเหลือง

Marangos and Hill (1977) ได้เปรียบเทียบการใช้กามนัสตราค กากเรปชีด และกากถั่วเหลือง เป็นแหล่งโปรตีนในอาหารสุกรระยะรุ่นและชุนที่น้ำหนักตัว 22-90 กก. (อายุ 10-24 สัปดาห์) ให้กินอาหารเต็มที่ จากนั้นให้อาหารระยะชุนวันละ 2.95 กก. เมื่อน้ำหนักตัวถึง 100 กก. ลดปริมาณอาหารลงเหลือ 2.7 กก. จนกระทั่งเป็นสัด หลังจากผ่านดีดให้อาหารชนิดเดิมอีก แต่ปรับระดับโปรตีนลงเหลือ 13% โดยให้วันละ 2 กก. หลังจากลดปรับรับอาหารใหม่ไปรีตีนสูงขึ้นเป็น 16% ให้วันละ 3.7 กก. ในกรณีที่มีลูกมากกว่า 5 ตัว เพิ่มอาหารให้อีก 0.4 กก. ต่อลูก 1 ตัว ปรากฏว่า อายุที่ผ่านดีดเท่ากับ 278, 263 และ 237 วัน ซึ่งจะมีน้ำหนักตัวเท่ากับ 136, 135 และ 128 กก. (โดยค่าที่ได้เฉลี่ยจากสุกรที่เป็นสัดเท่านั้น ซึ่งพบว่ากลุ่มที่ได้รับกามนัสตราคและเรปชีดมีสุกรที่ไม่เป็นสัดกลุ่มละตัว) ทั้งนี้ไม่พบว่ามีผลเสียหายต่องานครอกแรกลดและหย่าน แต่ทำให้การเป็นสัดหลังหย่านยืดยาวออกไป

Pathak and Ranjhan (1982) ได้ใช้กามมัสตาร์คแทนที่กากถั่วลิสงที่ระดับ 0, 50 และ 100% ในอาหารสุกรแมพันธุ์อายุ 9-10 เดือน หรือมีน้ำหนักตัวร่วมต้นประมาณ 80 กก. จนกระทั่งหย่านมพบว่า น้ำหนักตัวระหว่างการตั้งท้องและเลี้ยงลูกไม่แตกต่างกัน แต่อัตราแลกน้ำหนัก ขนาดครอคแรกคลอด น้ำหนักลูกสุกรแรกคลอด และน้ำหนักลูกสุกรหย่านมหลวงตามระดับการเพิ่มขึ้นของกามมัสตาร์คในอาหาร

Sarwar and Bell (1980) ได้ใช้กามมัสตาร์ค (yellow mustard; *B. hirta*) ชนิดที่มีกลูโคซิโนเลท 28 มก./ก. ในอาหารสุกรรุ่น เปรียบเทียบกับการใช้กากเรปชีดชนิดที่มีกลูโคซิโนเลทต่ำหรือสูง (4.2 หรือ 15.4 มก./ก.) พร้อมทั้งเสริมไอลเซ็น เมทไธโอนีน และเอนไซม์ในโรเชินสร่วมด้วย ปรากฏว่าสมรรถภาพการผลิตไม่แตกต่างกัน การเสริมไอลเซ็นและเมทไธโอนีนระดับ 0.2 และ 0.1% ไม่มีส่วนช่วยให้สุกรกลุ่มนี้ได้รับกามมัสตาร์คและการเรปชีดที่มีกลูโคซิโนเลทระดับสูงกินอาหารได้เพิ่มขึ้น แต่การเสริมเอนไซม์ในโรเชินสกลับทำให้สมรรถภาพการผลิตหลวง แสดงให้เห็นว่า เอนไซม์สามารถทำงานในทางเดินอาหารของสัตว์ได้ โดยทำให้สารดังกล่าวเกิดความเป็นพิษขึ้น

Bell *et al.* (1981) ได้พยายามลดสารพิษในการมัสตาร์ค โดยใช้โซเดียมคาร์บอเนต ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ) ทำให้ลดกลูโคซิโนเลทลงได้ 20-40% แต่การใช้ประโยชน์ได้ของไอลเซ็นก็จะลดลงด้วยในปริมาณ 15-20% ค่าสัมประสิทธิ์การย่อยได้ของโปรตีนและพลังงานมีค่า เท่ากับ 87 และ 65% ตามลำดับ ส่วนค่าพลังงานย่อยได้เท่ากับ 2,941 กิโลแคลอรี/กг. ต่อมา Bell *et al.* (1984) ได้ศึกษาโดยพยายามลดความเป็นพิษของกามมัสตาร์คด้วยการใช้เอมโนเนย์ พบว่า สามารถลดกลูโคซิโนเลทลงได้ 80% แต่ก็ทำให้การใช้ประโยชน์ได้ของไอลเซ็นลดลง 20% ส่วนค่าสัมประสิทธิ์การย่อยได้ของโปรตีนและพลังงานเท่ากับ 75 และ 72% ตามลำดับ หรือเทียบเป็นค่าโปรตีนและพลังงานที่ย่อยได้ (digestible CP and energy) เท่ากับ 30.25% และ 2,941 กิโลแคลอรี/กг. ตามลำดับ นอกจากนี้ยังส่งผลให้ประสิทธิภาพการผลิตและปริมาณอาหารที่กินหลวง Mitra and Samanta (1991) รายงานว่า พบนื้อต่ายที่หัวใจ ตับ และ ไต ในสุกรที่เลี้ยงด้วยกามมัสตาร์คเป็นเวลา 16 สัปดาห์ อย่างไรก็ดี Gohl (1981) ได้แนะนำว่าในอาหารสุกรไม่ควรใช้กามมัสตาร์คเกิน 20% ของสูตรอาหาร

จากที่กล่าวมาจะเห็นว่า กามมัสตาร์คหลังจากสกัดเออน้ำมันออกแล้ว สามารถนำมาใช้เป็นอาหารสัตว์ได้ในระดับหนึ่ง ซึ่งก็สอดคล้องกับแนวทางการศึกษาความเป็นไปได้ของการนำกากมัสตาร์คที่เหลือทิ้งจากโรงงานผลิตมัสตาร์คในประเทศไทยไปเลี้ยงสัตว์ แต่เนื่องจากกากมัสตาร์คดังกล่าวมีองค์ประกอบทางเคมีต่างจากที่รายงานในต่างประเทศเป็นอย่างมาก อีกทั้งการศึกษาเบื้องต้นของโรงงานยังไม่ครอบคลุมพอ จึงเห็นว่าควรทำการศึกษาในสัตว์แต่ละชนิดเพิ่มเติม โดยใช้เป็นแหล่งโปรตีนทดแทนกากถั่วเหลือง ในพื้นที่ศึกษาหาองค์ประกอบทางเคมี ค่าการย่อยได้และค่า

ผลัังงานใช้ประโยชน์ ตลอดจนหาระดับที่เหมาะสมเมื่อนำมาไปใช้เป็นอาหาร ໄก่เนื้อ ไก่ไข่ และเป็ด  
ไข่