

### บทที่ 3

#### อุปกรณ์และวิธีการทดลอง

**การทดลองที่ 1 การหาค่าหน่วง Range of front ( $R_f$ ) on paper chromatography ที่มี activity ของสารคล้ายไโซโตกาโนนในขอดมะปรางพันธุ์ญี่ปุ่นแก้ด้าในช่วงก่อนแตกใบอ่อน 1 สับقاห์ โดยวิธี Soybean Hypocotyl Bioassay (SHB)**

**วัตถุประสงค์ เพื่อหาค่าหน่วง  $R_f$  ที่มี activity ของสารคล้ายไโซโตกาโนนในขอดมะปรางพันธุ์ญี่ปุ่นแก้ด้า เพื่อใช้ในการทดลองต่อไป**

#### การวางแผนการทดลอง

วางแผนการทดลองแบบ ตุ่มน้ำมูรัฟ มี 11 วิธีการ ใช้  $R_f$  0.0-1.0 เป็นวิธีการ ทำ 10 ชั่วโมง 1 หน่วยการทดลอง คือ hypocotyl 8 ชิ้น ยาวชิ้นละ 1 มิลลิเมตร (ดัดแปลงจาก ชัชวัฒน์, 2542)

#### อุปกรณ์และวิธีการ

##### 1. การเตรียมตัวอย่างพืช (sample preparation) (ดัดแปลงจาก ครุภี, 2539)

ตัดยอดมะปรางขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง (วัดที่โคนกิ่ง) ประมาณ 0.3-0.4 เซนติเมตร ยาว 10 เซนติเมตร จำนวน 40 ยอด(ตัดใบที่ใกล้ที่สุด) เป็นหนึ่งตัวอย่าง เก็บใส่ถุงพลาสติกมีมีกปาก ถุง แล้วนำไปตากในร่ม แสงแดด แล้วนำไปตากในช่องต่อไป(ใช้ระยะเวลาที่เก็บตัวอย่างจนถึง การตาก 4 ชั่วโมง)

##### 2. การสกัด (extraction) (ดัดแปลงจาก ครุภี, 2539)

นำยอดมะปราง 40 ยอดที่เก็บไว้ในแต่ละถุงมาบดให้ละเอียดโดยใช้เครื่องบด (blender ขนาด 750 Watts) จากนั้นนำไปเก็บรักษาที่อุณหภูมิ -20 °C เพื่อรักษาไว้ต่อไป ชั่วโมงหนังตัวอย่างสกัดให้ได้ประมาณ 30 กรัมต่อ 1 ตัวอย่าง ด้วยเครื่องซั่งละเอียด (analytical balance) จากนั้นนำตัวอย่างสกัดที่บดแล้วใส่ใน erlenmeyer flask ขนาด 500 ml แล้วเติม ethanol (Lab grade) 80 % ในอัตราส่วน 1 กรัมสกัด ต่อ ethanol 10 ml ปิด erlenmeyer flask ด้วยจุกยาง เขย่าสารละลายให้สมกัน ปิดปากขวดด้วยถุงพลาสติก รักษาไว้ในตู้เย็น 4 °C เป็นเวลาประมาณ 17 ชั่วโมง จากนั้นนำมากรองด้วยกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 1 แล้วนำสารละลายที่กรองได้ไปลดปริมาตรด้วยเครื่องระเหยความดันต่ำ (vacuum rotary evaporator) ในสภาพสูญญากาศที่ 600 mm Hg อุณหภูมิ 45 °C จนเหลือปริมาตร 50 ml จากนั้นปรับ pH ให้ได้ 2.5 ด้วยกรด HCl (Lab grade) 6 N

### 3. การแยกส่วน (partitioning) (ดัดแปลงจาก ครุพี , 2539)

นำสารละลายน้ำ pH แล้วมาแยกส่วนโดยใช้ ethyl acetate 100 % (Lab grade) ในอัตราส่วนตัวอย่างสค 1 กรัม ต่อ ethyl acetate 1.5 มล โดยใช้กรวยแยก (separatory funnel) เขย่าสารละลายให้เข้ากัน แล้วตั้งทิ้งไว้จนสารละลายแยกชั้น ให้แยกอาส่วนล่างซึ่งเป็นสารที่ละลายในน้ำ (water phase) ปริมาตรประมาณ 40 มล (เทียนเท่าน้ำหนักสค 30 กรัม) นำไปใช้ในการวิเคราะห์ต่อไป

### 4. การทำให้บริสุทธิ์ (purification) (ดัดแปลงจาก โภจนรร., 2538)

4.1 การกำจัดสิ่งเจือปนและสารขับยุงการเจริญเติบโต โดยใช้ column chromatography นำสารละลายส่วน water phase ปริมาตร 10 มล ผ่านลงใน column ชั้นบรรจุ Dowex 50 W Cation Resin 8 x 100 (ขนาด 50-100 mesh) [ Sigma chemical company MO U.S.A. ] column ที่ใช้คือ burette ขนาดเด็นผ่าศูนย์กลาง 1 เซนติเมตร ยาว 25 เซนติเมตร ความสูงของ Dowex 50 W Resin ชั้นบรรจุใน burette ประมาณ 20 เซนติเมตร การบรรจุ Dowex 50 w Resin ใส่ใน burette นั้นต้องแซ่ Dowex 50 W Resin ในน้ำกลั่นประมาณ 20 นาที เพื่อให้ Dowex 50 W Resin ขยายตัวเต็มที่ก่อนจึงบรรจุลงใน burette

จากนั้นถาง column ด้วยน้ำกลั่นประมาณ 100 มล แล้วเชื่อมต่อสารละลายส่วน water phase ลงใน column ครั้งละ 10 มล ปล่อยให้สารละลายไหลผ่าน column ในอัตราเร็วประมาณ 2 มล ต่อนาที

เมื่อสารละลายลดระดับลงจนไกส์จะถูกดูดีดีของ Resin แล้วเริ่มถางด้วยน้ำกลั่น 20 มล ในอัตราเร็วเดียวกัน เมื่อน้ำกลั่นลดระดับไกส์จะถูกดูดีดีของ Resin เดิม ethanol (Lab grade) 70 % 20 มล แล้วปรับให้ไหลผ่าน column ในอัตราเร็วเดียวกัน เมื่อ ethanol ลดระดับไกส์ถูกดูดีดีของ Resin เดิมน้ำกลั่น 10 มล ถางในอัตราเร็วเดียวกัน สารละลายทั้งหมดที่ไหลออกมาก็หายไป ในขั้นตอนนี้ใช้ตอไคนินที่อยู่ใน water phase เมื่อผ่าน column แล้วใช้ตอไคนินจะถูกดูดีดีโดย Dowex Resin ส่วน hormones หรือ inhibitors ตัวอื่น ๆ จะไม่ถูกดูดีดีโดย Dowex Resin ดังนั้นจะเหลือเฉพาะสารคล้ายไโซตอไคนินและสารที่เป็น cation ออยู่ใน column

จากนั้นเติม  $\text{NH}_4\text{OH}$  (Lab grade) 5 N 20 มล แล้วปล่อยให้ชั่งถางในอัตราเร็วประมาณ 0.5 มล ต่อนาที (หากปล่อยให้ชั่งเร็วเกินไปจะเกิดความร้อนมากจนเดือดได้) เก็บสารละลายที่ผ่านออกมามีของด้วย  $\text{NH}_4\text{OH}$  (Lab grade) 5 N เมื่อ  $\text{NH}_4\text{OH}$  ลดระดับลงไกส์จะถูกดูดีดีของ Resin เดิมน้ำกลั่นอีก 20 มล แล้วเก็บสารละลายที่ผ่านออกมามีของด้วยน้ำกลั่นเป็นครั้งสุดท้าย ซึ่งจะมีปริมาตรรวมกันประมาณ 40 มล ในขั้นตอนนี้สารคล้ายไโซตอไคนินซึ่งจะถูกดูดีดีโดย Dowex Resin จะถูกดูดีดีออกจาก Dowex Resin โดย  $\text{NH}_4\text{OH}$  5 N 20 มล การชั่งถางตามด้วยน้ำกลั่น 20 มล เพื่อทำให้แน่ใจว่าสารคล้ายไโซตอไคนินที่ถูกดูดีดีออกจาก Dowex Resin จะไม่ตกลงมาใน column

จากนั้นล้าง column เพื่อใช้ใหม่ (เพื่อผ่าน water phase ครั้งต่อไป) โดยเติมด้วยกรด HCl (Lab grade) 2 N ปริมาณ 20 มล ปล่อยให้กรดผ่าน column ในอัตรา 2 มล ต่อนาที เมื่อกรดลดระดับลงจนไกล์พิวน้ำของ Resin ให้เติมน้ำกลั่นที่ละ 20 มล จนครบ 100 มล โดยปล่อยให้ไหลในอัตรา 2 มลต่อนาที

4.2 นำสารละลายที่เหลือในข้อ 3 มาทำให้บริสุทธิ์ โดยวิธีการเดียวกับข้อ 4.1

4.3 นำสารละลายที่เก็บได้มาร่วมกัน จากนั้นนำไปลดปริมาตรด้วยเครื่องระเหยความดันต่ำในสภาพสูญญากาศที่ 600 mm Hg อุณหภูมิ 45 °C ให้ปริมาตรของสารละลายน้อยกว่า 1 มล จากนั้นดูดสารละลายที่เหลือด้วย graduate pipette ขนาด 1 มล แล้วล้างสารละลายที่ติดในขวดระเหยด้วย ethanol (Lab grade) 80 % ที่ละน้อย แล้วดูดด้วย graduate pipette พยายามล้างสารละลาย ออกจากขวดให้ได้มากที่สุด จนได้ปริมาตร 1 มล เพื่อนำไปทำ paper chromatography ต่อไป

4.4 การทำ paper chromatography (ดัดแปลงจาก ครุฑี, 2539)

เตรียมแผ่น chromatogram โดยใช้กระดาษ Whatman เบอร์ 1 ขนาด 9 x 28 เซนติเมตร ดูดสารละลายในข้อ 4.3 จำนวน 300 ไมโครลิตร ( $\mu\text{l}$ ) (ซึ่งเทียบเท่าตัวอย่าง 9 กรัมสด) แล้วใช้หลอดแก้วแคปปิลารี่ดูดสารละลายนาม strip เป็นแนวยาวบนกระดาษ chromatogram ห่างจากด้านล่างประมาณ 2 เซนติเมตร แล้วทำให้แห้ง โดยใช้เครื่องเป่าลมหดตึงจากนั้น strip สารละลายซึ่งจะยังคงติดต่ออยู่กับตัวอย่าง (ทุกครั้งที่ strip ต้องเปลี่ยนให้แห้ง) แล้วนำไปจุ่มใน solvent chamber ที่มีตัวทำละลายซึ่งประกอบด้วย Isopropanol (A.R. grade) 99.7 % : NH<sub>4</sub>OH (A.R. grade) 25 % : H<sub>2</sub>O (อัตรา 10 : 1 : 1 โดยปริมาตร) ให้แยกสารอยู่หนึ่งด้านตัวทำละลาย ทั้งไว้บนสารละลายเคลื่อนที่ไปจนถึงระยะ solvent front ประมาณ 18 เซนติเมตร(วัดจากรอย strip) ใช้เวลาประมาณ 8 ชั่วโมง จากนั้นนำไปผึ่งให้แห้งแล้วแบ่งแผ่น chromatogram เป็น  $R_f$  0.1-1.0 (ซึ่งเป็นส่วนที่อยู่หนึ่งของสารจะเคลื่อนที่ไปจนถึงระยะ solvent front) โดยแบ่งออกเป็น 10 ส่วนเท่า ๆ กัน(ส่วนละ 1.8 มม) ส่วน  $R_f$  0.0 จะอยู่ได้เฉพาะสาร

5. การทำ Soybean Hypocotyl Bioassay (SHB) (ทำในสภาพปลอดเชื้อ) (ดัดแปลงจาก โรนัร์วี, 2538)

5.1 นำเมล็ดตัวเหลืองพันธุ์ สจ. 5 มาคัดเลือกเอาเมล็ดที่เขินราทึ่งไป และนำไปแห้งในน้ำเดือกเฉพาะเมล็ดที่มีน้ำมาใช้ โดยคัดเลือกเมล็ดที่มีขนาดไกล์เคียงกันจำนวน 90 เมล็ด นำมา放入เชื้อโดยใส่ลงใน erlenmeyer flask ขนาด 250 มล ซึ่งมี ethanol (Lab grade) 75 % แช่เมล็ด เขย่าตลอดเวลา เป็นเวลา 5 นาที แล้วนำไปเมล็ดมาแช่ในสารละลาย chlorox (sodium hypochloride 5.25 % a.i.) : น้ำ = 1 : 9 (โดยปริมาตร) เขย่าตลอดเวลา เป็นเวลา 15 นาที จากนั้nl้างด้วยน้ำกลั่นที่นึ่งฆ่าเชื้อแล้ว 5 ครั้ง ๆ ละ 3 นาที (ทำในสภาพปลอดเชื้อ)

5.2 เตรียมอาหารรุ้นปริมาตร 500 มล ซึ่งมีส่วนประกอบของน้ำตาล (sucrose) 15 กรัม : รุ้นผงครา薛ลลิคอลป์เตอร์ (รุ้น 0.8 %) ของห้างหุ้นส่วนจำกัดศรีอิศรา กรุงเทพฯ ประเทศไทย 5 กรัมต่อน้ำถัง 500 มล เทไส่หลอดแก้วขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง 2.4 เซนติเมตร ยาว 15 เซนติเมตร หลอดคละ 10 มล ปิดปากหลอดด้วยแผ่นพลาสติก PP (polypropylene) รัดด้วยยางแล้ว ใช้กระดาษขนาด  $7.5 \times 7.5$  เซนติเมตร ปิดรัดด้วยยางอิฐชั้นหนึ่ง นำไปปั่นฆ่าเชื้อที่อุณหภูมิ  $121^{\circ}\text{C}$  และความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 20 นาที

5.3 นำเมล็ดถั่วเหลือง ส.จ. 5 ในข้อ 5.1 มาพะแนงในหลอดทดลองที่มีอาหารรุ้น (ในสภาพปลอกเชื้อ) แล้วนำไปไว้ในที่มีอุณหภูมิ  $28 \pm 2^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 7 วัน จะได้ hypocotyl ขาวประมาณ 12 เซนติเมตร วัดจากใต้ใบเลี้ยงจนถึงจุดที่เกิดรากเป็นจุดแรก

#### 6. การหาตำแหน่ง $R_f$ ของสารคล้ายไ索ไคนิน (ดัดแปลงจาก ครุฑี , 2539)

6.1 เตรียมอาหารรุ้นปริมาณ 2 ลิตร ตามสูตรของ Miller (1961) ส่วนประกอบของอาหารแสดงไว้ในตารางที่ 4 แต่ไม่ใส่ kinetin

6.2 นำแพ่น chromatogram ที่แบ่ง  $R_f$  เรียบร้อยแล้วในข้อ 4.4 มาตัดให้ได้  $R_f$  0.0-1.0 นำ chromatogram แต่ละ  $R_f$  มาตัดเป็นชิ้นเล็ก ๆ ใส่ในขวดยาสีดที่มีปริมาตร 20 มล พร้อมดินป่ายแสดง  $R_f$  ไว้ที่ข้างขวด

6.3 เมื่อนำ chromatogram ของแต่ละ  $R_f$  ใส่ในขวดยาสีดเรียบร้อยแล้ว (จะได้ทั้งหมด 165 ขวด) นำอาหารรุ้นที่เตรียมไว้ในข้อ 6.1 เทใส่ในขวดยาสีดที่ใส่ chromatogram ที่ตัด  $R_f$  ใส่ไว้ก่อนแล้ว ขวดคละ 10 มล ปิดปากหลอดด้วยพลาสติก PP รัดด้วยยางแล้ว ใช้กระดาษขนาด  $7.5 \times 7.5$  เซนติเมตร ปิดรัดด้วยยางอิฐชั้นหนึ่ง นำไปปั่นฆ่าเชื้อที่อุณหภูมิ  $121^{\circ}\text{C}$  และความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 20 นาที

6.4 การหาตำแหน่ง  $R_f$  ที่มี activity ของสารคล้ายไ索ไคนิน ด้วยวิธี Soybean Hypocotyl Bioassay ทำโดยนำ hypocotyl ออกมาราดหลอดแก้วมาเลี้ยงในอาหารรุ้นที่เตรียมไว้ในข้อ 6.3 โดยเปิดฝ้าพลาสติกออกในตู้ Laminar air flow แล้ววนป้ำกหลอดที่ตะเกียงแยกออกจากกันแล้วใช้ปากศีบศีบ hypocotyl ออกมานิดเดียวใน petridish ที่มีแผ่นพลาสติกรองไว้ โดยใช้ใบมีดเบอร์ 11 ตัดเอาส่วนที่เป็นใบเลี้ยงและส่วนรากทิ้งไป แล้วชี้ยว hypocotyl ที่ตัดแล้วนำวางลงใน petridish อีกอันที่มีแผ่นพลาสติกรองไว้ แล้วใช้ใบมีดเบอร์ 11 อีกเดียวตัด hypocotyl เป็นชิ้น ๆ ขาวชิ้นละ 1 มิลลิเมตร ใช้ปากศีบศีบ hypocotyl ที่ตัดแล้วใส่ลงในขวดอาหารที่มีแผ่น chromatogram ขวดคละ 8 ชิ้น วางห่างกัน  $0.3 - 0.4$  มิลลิเมตร โดยเลือก hypocotyl ทั้งจากส่วนที่ไม่กลับบิเวณใบเลี้ยงหรือส่วนที่กลับบิเวณรากให้เฉลี่ยกันนำไปในแต่ละขวดเพื่อจะเป็นการลดความแปรปรวน (covariance , C.V. ) ของการทดลอง บนปากขวดที่ตะเกียง แยกออกจากกันแล้วปิดปากขวดด้วยแผ่นพลาสติก PP รัดด้วยยาง

ตารางที่ 4 ส่วนประกอบของอาหารเลี้ยง hypocotyl ผู้ดูแล Miller (1961)

| สารเคมี  | ความเข้มข้น (ส่วนต่อส้าน) |
|--|---------------------------|
| $\text{KH}_2\text{PO}_4$   | 300                       |
| $\text{KNO}_3$   | 1,000                     |
| $\text{NH}_4\text{NO}_3$   | 1,000                     |
| $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$             | 0.35                      |
| $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$             | 500                       |
| $\text{MgSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$                         | 71.5                      |
| KCl  | 65.0                      |
| $\text{MnSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$                         | 14.0                      |
| $(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ | 0.1                       |
| KI   | 0.75                      |
| $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$                        | 3.80                      |
| $\text{H}_3\text{BO}_3$  | 1.60                      |
| Myoinositol  | 100                       |
| Nicotinic acid   | 0.5                       |
| Pyridoxine.HCl   | 0.2                       |
| Thiamine.HCl   | 0.2                       |
| $\text{Na}_2\text{EDTA}$   | 13.4                      |
| $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$                        | 9.9                       |
| Sucrose  | 30,000                    |
| Bacto agar   | 10,000                    |
| Naphthalene acetic acid  | 2.0                       |
| Kinetin  | 0.5                       |

6.5 นำไปป่นในศูนย์ควบคุมการเริญเต็บโต อุณหภูมิ  $28 \pm 2^{\circ}\text{C}$  ภายใต้แสงจากหลอดฟลูออเรสเซนต์ที่มีความเข้มแสงประมาณ 40 วัตต์ / ตารางเมตร เป็นเวลา 13 วัน แล้วจึงนำออกมาซึ่งน้ำหนักสดของ hypocotyl แต่ละชุด

### 7. การทำกราฟมาตรฐาน

เตรียมสารละลายไคเนติน ความเข้มข้น  $5 \times 10^{-1}$ ,  $5 \times 10^{-2}$ ,  $5 \times 10^{-3}$ ,  $5 \times 10^{-4}$  และ  $5 \times 10^{-5}$  มก / ล ใส่ลงในอาหารร้อนดัดแปลงจากสูตร Miller (1961) แล้วปิดปากหลอดด้วยพลาสติก PP รัดด้วยยางแล้วใช้กระดาษขนาด  $7.5 \times 7.5$  เซนติเมตร ปิดแล้วรัดด้วยยางอีกชั้นหนึ่งนำไปนึ่งบนเชื้อที่อุณหภูมิ  $121^{\circ}\text{C}$  และความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 20 นาทีแล้วเลี้ยง hypocotyl ตามวิธีการในข้อ 6.4 และ 6.5

### 8. การคำนวณหาปริมาณสารคล้ายไชโตกีโนน

จากสมการเส้นตรง  $Y = a + b(X)$  ที่คำนวณได้จาก linear regression analysis ของ standard curve โดยที่  $Y =$  ความเข้มข้นของ kinetin (มก / ล)

$$X =$$
 น้ำหนักสดของ hypocotyl (มก)

ค่า Y ทำให้ทราบว่า ในสารละลาย 1,000 มล มีปริมาณ kinetin อยู่  $Y$  มก

เพาะชำนึ้นในอาหารร้อน 10 มล มีปริมาณสารคล้ายไชโตกีโนน  $Y \times 10 / 1000$  มก

จากน้ำหนักตัวอย่าง 9 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกีโนน  $Y \times 10 / 1000$  มก

การเปลี่ยนหน่วยของสารคล้ายไชโตกีโนนจาก มก เป็น  $\mu\text{g}$  ทำโดยการคูณด้วย 1000

จาก น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกีโนน  $Y / 900$  มก

ดังนั้น น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกีโนน  $Y \times 1000 / 900 \mu\text{g}$

เพาะชำนึ้น น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกีโนน  $Y \times 10 / 9 \mu\text{g}$

### การบันทึกผล

- เมื่อเลี้ยง hypocotyl ไวนาน 13 วัน บันทึกน้ำหนักสดของ hypocotyl มีหน่วยเป็น กรัม ต่อ hypocotyl 8 ชิ้น
- คำนวณหาปริมาณสารคล้ายไชโตกีโนนจากกราฟมาตรฐานมีหน่วยเป็น  $\mu\text{g}$  kinetin equivalent / g f. wt.
- วิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติโดยวิเคราะห์ความแตกต่างของค่าเฉลี่ย ( $\bar{x}$ ) โดยวิธี LSD ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %, C.V., linear regression และ correlation

การทดลองที่ 2 อิทธิพลของชนิด Dowex Cation Resin ที่มีผลต่อการวิเคราะห์ปริมาณสารคล้ายไจโトイคินินของยอดประปางพันธุ์งอกคล้าในช่วงก่อนแทกใบอ่อน 1 สัปดาห์ โดยวิธี Soybean Hypocotyl Bioassay

วัตถุประสงค์ เพื่อเปรียบเทียบชนิดของ Dowex Cation Resin ที่ต่างกันต่อปริมาณสารคล้ายไจโトイคินิน

#### การวางแผนการทดลอง

วางแผนการทดลองแบบ สุ่มสมบูรณ์ มี 3 วิธีการ ใช้ชนิด Dowex Cation Resin คือ Dowex 50 W Cation Resin 8 x 100 (ขนาด 50-100 mesh) (Lab grade) ของ Sigma Chemical Company MO U.S.A. , Dowex Cation Resin Mix ที่ใช้ในอุตสาหกรรมเครื่องกรองน้ำของบริษัทนาโนดิคิวอ่เตอร์ เวอร์ค จำกัด เชียงใหม่ ประเทศไทย และทุบให้ละเอียดแล้วร่อนด้วยตะแกรงขนาด 50 mesh และ Dowex Cation Resin Mix ที่ใช้ในอุตสาหกรรมเครื่องกรองน้ำของบริษัทนาโนดิคิวอ่เตอร์ เวอร์ค จำกัด เชียงใหม่ ประเทศไทย โดยไม่ทุบ เป็นวิธีการ ทำ 15 ชั้น โดย 1 หน่วยการทดลองคือ hypocotyl 8 ชิ้น ยาวซึ่งละ 1 มิลลิเมตร (คัดแปลงจาก ชัยวัฒน์, 2542)

#### อุปกรณ์และวิธีการ

1. การเก็บตัวอย่าง(คัดแปลงจาก ครุฑี, 2539) โดยตัดยอด มะปรางขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง (วัดที่โคนกิ่ง)ประมาณ 0.3-0.4 เซนติเมตร ยาวประมาณ 10 เซนติเมตรตัดจากปลายนยอดลงมาจำนวน 30 ยอด (ตัดใบทึ่งให้หมด) แล้วเก็บใส่ถุงพลาสติกนำไปแขวนแข็งในระดับน้ำเย็น

2. การสกัด การแยกส่วน ทำเหมือนการทดลองที่ 1

3. การทำให้บรรลุที่ ทำเหมือนการทดลองที่ 1 แต่การบรรจุสาร Dowex ใน column จะมี 3 column โดยจะบรรจุ Dowex 50 W Cation Resin 8 x 100 (ขนาด 50-100 mesh) (Lab grade) , Dowex Cation Resin ที่ใช้ในอุตสาหกรรมเครื่องกรองน้ำ แล้วโคนทุบให้ละเอียดร่อนผ่านตะแกรงขนาด 50 mesh และ Dowex Cation Resin Mix ที่ใช้ในอุตสาหกรรมเครื่องกรองน้ำ ลงในแต่ละ column ตามลำดับ โดยการเทผ่านกรวยกรองลงใน column ที่บรรจุน้ำให้ Dowex Cation Resin สูงประมาณ 20 เซนติเมตร แล้วทำการผ่านสารเหมือนการทดลองที่ 1 แต่การ strip สารลงบนแผ่น chromatogram โดย strip แผ่นละ 100  $\mu\text{l}$  (ซึ่งเทียบเท่าตัวอย่างกรัมสุด 3 กรัมสุด)

3. การหาปริมาณสารคล้ายไจโトイคินิน (คัดแปลงจาก ใจน้ำร่วม, 2538)

- 3.1 เตรียมอาหารรุ่นปริมาณ 8 สิตร ตามสูตรของ Miller (1961) ส่วนประกอบของอาหารแสดงไว้ในตารางที่ 4 แต่ไม่ใส่ kinetin

3.2 นำแผ่น chromatogram ที่แบ่ง  $R_f$  เรียบร้อยแล้วในข้อ 4.4 ของการทดลองที่ 1 มาตัดให้ได้  $R_f$  0.0-1.0 นำ chromatogram แต่ละ  $R_f$  มาตัดเป็นชิ้นเล็ก ๆ ใส่ในขวดยาดีที่มีปริมาตร 20 มล พร้อมติดป้าย แสดง  $R_f$  ไว้ที่ข้างขวด

3.3 เมื่อนำ chromatogram ของแต่ละ  $R_f$  ใส่ในขวดยาดีเรียบร้อยแล้ว (จะได้ทั้งหมด 165 ขวด) นำอาหารร้อนที่เตรียมไว้ในข้อ 6.1 ของการทดลองที่ 1 เทไส์ในขวดยาดีที่ใส่ chromatogram ที่ตัด  $R_f$  ใส่ไว้ ก่อนแล้ว ขวดละ 10 มล ปิดปากหลอดด้วยพลาสติก PP รัดด้วยยางแล้ว ใช้กระดาษขนาด  $7.5 \times 7.5$  เซนติเมตร ปิดรัดด้วยยางอิฐชั้นหนึ่ง นำไปนึ่ง慢火ที่อุณหภูมิ  $121^{\circ}\text{C}$  และความดัน 15 ปอนต์ต่อตารางนิวตันเวลา 20 นาที

3.4 การหาตำแหน่ง  $R_f$  ที่มี activity ของสารคล้ายไซโตไคnin ด้วยวิธี Soybean Hypocotyl Bioassay เมื่อการทดลองที่ 1 ข้อ 6.4 และ 6.5

#### 4. การทำการฟามาตรฐาน เมื่อการทดลองที่ 1 ข้อ 7

#### 5. การคำนวณหาปริมาณสารคล้ายไซโตไคnin

จากสมการเส้นตรง  $Y = a + b(X)$  ที่คำนวณได้จาก linear regression analysis ของ standard curve โดยที่  $Y =$  ความเข้มข้นของ kinetin (มก / ล)

$$X =$$
 น้ำหนักสดของ hypocotyl (มก)

ค่า  $Y$  ทำให้ทราบว่า ในสารละลายน้ำ 1,000 มล มีปริมาณ kinetin อยู่  $Y$  มก เพราะฉะนั้นในอาหารร้อน 10 มล มีปริมาณสารคล้ายไซโตไคnin  $Y \times 10 / 1000$  มก จากน้ำหนักตัวอย่าง 9 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไซโตไคnin  $Y \times 10 / 1000$  มก การเปลี่ยนหน่วยของสารคล้ายไซโตไคnin จาก มก เป็น  $\mu\text{g}$  ทำโดยการคูณด้วย 1000 จากน้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไซโตไคnin  $Y / 900$  มก ดังนั้น น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไซโตไคnin  $Y \times 1000 / 900 \mu\text{g}$  เพราะฉะนั้น น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไซโตไคnin  $Y \times 10 / 9 \mu\text{g}$

#### การบันทึกผล

- เมื่อเลี้ยง hypocotyl ไวนาน 13 วัน บันทึกน้ำหนักสดของ hypocotyl มีหน่วยเป็น กรัม ต่อ hypocotyl 8 ชิ้น
- คำนวณหาปริมาณสารคล้ายไซโตไคnin จากกราฟมาตรฐานมีหน่วยเป็น  $\mu\text{g}$  kinetin equivalent / g f. wt.
- วิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติโดยวิเคราะห์ความแตกต่างของค่าเฉลี่ย ( $\bar{x}$ ) โดยวิธี LSD ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %, C.V., linear regression และ correlation

### การทดลองที่ 3 การศึกษาอิทธิพลของระยะเวลาในการเก็บรักษาอุณหภูมประจันพันธุ์กับกล้าไม้ห่วง ก่อนแยกใบอ่อน 1 สัปดาห์ที่มีผลต่อการวิเคราะห์ปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน โคลบิวชี Soybean Hypocotyl Bioassay

**วัตถุประสงค์** เพื่อเปรียบเทียบปริมาณสารคล้ายไชโตกินินที่ได้จากวิเคราะห์โคลบิวชี Soybean Hypocotyl Bioassay หลังจากใช้ระยะเวลาในการเก็บรักษาอุณหภูมประจันที่ต่างกัน

#### การวางแผนการทดลอง

วางแผนการทดลองแบบ สุ่มสมบูรณ์ มี 4 วิธีการ ระยะเวลาในการเก็บรักษาตัวอย่างพืช คือ ข้อมะประจันพันธุ์กับกล้าที่อุณหภูมิ  $-20^{\circ}\text{C}$  ก่อนนำมาวิเคราะห์ปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน คือ 1 เดือน, 2 เดือน, 3 เดือน และ 4 ชั่วโมง หลังจากเก็บตัวอย่างโดยไม่แห้งเข็นที่อุณหภูมิ  $-20^{\circ}\text{C}$  ทำ 15 ชุด โดย 1 หน่วยการทดลองคือ hypocotyl 8 ชิ้น ยาวซึ่งละ 1 มิลลิเมตร (ดัดแปลงจาก ชัยวัฒน์, 2542)

#### อุปกรณ์และวิธีการ

1. การเก็บตัวอย่าง(ดัดแปลงจาก ดรุณี, 2539) โคลคดียอด มะปรางขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง (วัสดุที่โคนกิ่ง)ประมาณ 0.3-0.4 เซนติเมตร ขาวประมาณ 10 เซนติเมตร จำนวน 30 ยอด (ตัดใบทิ้ง ให้หมด) แล้วเก็บไว้สูงพลาสติกนำไปเปลี่ยนน้ำแข็งในกระติกน้ำแข็ง จากนั้นนำมาเก็บไว้ที่อุณหภูมิ  $-20^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลา 1, 2, 3 เดือน และ 4 ชั่วโมงหลังจากเก็บตัวอย่างโดยไม่แห้งเข็นที่อุณหภูมิ  $-20^{\circ}\text{C}$  เพื่อรอการนำมาสกัด

2. การสกัด การแยกส่วน และการทำให้บริสุทธิ์ ทำเหมือนการทดลองที่ 1 แต่การ strip สารลงบนแผ่น chromatogram โดย strip แผ่นละ 100  $\mu\text{l}$  เที่ยบเท่าตัวอย่างกรัมสตด 3 กรัมสตด

3. การหาปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน (ดัดแปลงจาก โรจน์รัตน์, 2538)

- 3.1 เตรียมอาหารร้อนปริมาตร 4 ลิตร ตามสูตรของ Miller (1961) ส่วนประกอบของอาหาร ตามตารางที่ 4 แต่ไม่ใส่ kinetin

- 3.2 นำแผ่น chromatogram ที่แบ่ง  $R_f$  เรียบร้อยแล้ว เอาเฉพาะ  $R_f 0.1, 0.4 - 0.9$  ซึ่งเป็น  $R_f$  ที่พบ activity ของไชโตกินินในข้อมะประจัน (ในช่วงที่สอดคล้องกับสมการสัมตรองจากผลการทดลองที่ 1,  $Y = -0.048410 + 0.0011769 X$ ) มาตัดเป็นชิ้นเล็กๆ ใส่ในขวดยาฉีดที่มีปริมาตร 20 มล พร้อมติดป้ายแสดง treatments ไว้ที่ข้างขวด

- 3.3 เมื่อนำ chromatogram ของแต่ละ treatment ใส่ในขวดยาฉีดเรียบร้อยแล้ว นำอาหารร้อนที่เตรียมไว้ในข้อ 3.1 เทใส่ในขวดยาฉีดที่ใส่ chromatogram ที่ตัด  $R_f$  ใส่ไว้ก่อนแยกแล้ว ขวดละ 10 มล ปิดปากหลอดด้วยพลาสติก PP รัดด้วยยาง ใช้กระดาษขนาด  $7.5 \times 7.5$  เซนติเมตร ปิดแล้วรัด

ด้วยยางอีกชั้นหนึ่ง นำไปปั่นจนเข้าที่อุณหภูมิ 121 °C และความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิวตัน เป็นเวลา 20 นาที

3.4 นำมาหาปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน ด้วยวิธี Soybean Hypocotyl Bioassay เมื่อ้อนการทดลองที่ 1 ข้อ 6.4 และ 6.5

4. การทำกราฟมาตรฐาน เมื่อ้อนการทดลองที่ 1 ข้อ 7

5. การคำนวณหาปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน

จากสมการเส้นตรง  $Y = a + b(X)$  ที่คำนวณได้จาก linear regression analysis ของ standard curve โดยที่  $Y =$  ความเข้มข้นของ kinetin (มก / ล)

$X =$  น้ำหนักสอดของ hypocotyl (มก)

ค่า Y ทำให้ทราบว่า ในสารละลาย 1,000 มล มีปริมาณ kinetin อยู่ Y มก

เพราะจะนึ้นในอาหารรุ่น 10 มล มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y \times 10 / 1000$  มก

จากน้ำหนักตัวอย่าง 3 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y \times 10 / 1000$  มก

การเปลี่ยนหน่วยของสารคล้ายไชโตกินินจาก มก เป็น  $\mu\text{g}$  ทำโดยการคูณด้วย 1000

จากน้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y / 300$  มก

ดังนั้น น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y \times 1000 / 300 \mu\text{g}$

เพราะจะนึ้น น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y \times 10 / 3 \mu\text{g}$

#### การบันทึกผล

- เมื่อเลี้ยง hypocotyl ไวนาน 13 วัน บันทึกน้ำหนักสอดของ hypocotyl มีหน่วยเป็น กรัม ต่อ hypocotyl 8 ต้น
- คำนวณหาปริมาณสารคล้ายไชโตกินินจากกราฟมาตรฐานมีหน่วยเป็น  $\mu\text{g}$  kinetin equivalent / g f. wt.
- วิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติโดยวิเคราะห์ความแตกต่างของค่าเฉลี่ย ( $\bar{x}$ ) โดยวิธี LSD ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %, C.V., linear regression และ correlation

**การทดลองที่ 4 อิทธิพลของขนาดน้ำหนักสอดที่มีผลต่อการวิเคราะห์ปริมาณสารค้างด้วย  
ไซโตไคนินของยอดประพันธุ์งอกเกล้าในช่วงก่อนแตกใบอ่อน 1 สัปดาห์  
โดยวิธี Soybean Hypocotyl Bioassay**

**วัตถุประสงค์** เพื่อเปรียบเทียบปริมาณสารค้างด้วยไซโตไคนินที่ได้จากการวิเคราะห์เมื่อใช้ขนาด  
น้ำหนักสอดที่ต่างกัน

**การวางแผนการทดลอง**

วางแผนการทดลองแบบ สุ่มสมบูรณ์ มี 3 วิธีการ ใช้ขนาดน้ำหนักพืช คือ ขนาดน้ำหนักสอด 10, 20 และ 30 กรัมสอด เป็นวิธีการ ทำ 15 ชั้้า โดย 1 หน่วยการทดลองคือ hypocotyl 8 ชิ้น ยาวชิ้นละ 1 มิลลิเมตร (ดัดแปลงจาก ข้อวัฒน์, 2542)

**อุปกรณ์และวิธีการ**

1. การเก็บตัวอย่าง(ดัดแปลงจาก ครุฑี, 2539) โดยตัดยอด มะปรางขนาดเดือนผ่าศูนย์กลาง (วัดที่โคนกิ่ง) ประมาณ 0.3-0.4 เซนติเมตร ยาวประมาณ 10 เซนติเมตร จำนวน 40, 30 และ 20 ยอด (ตัดในทิ้งให้หมด) แล้วเก็บใส่ถุงพลาสติกนำไปแพชั่นน้ำแข็งในกระติกน้ำแข็ง

2. การสกัด การแยกส่วน และการทำให้บริสุทธิ์ ทำเหมือนการทดลองที่ 1 แต่การ strip สารลงบนแผ่น chromatogram โดย strip แผ่นละ 100  $\mu\text{l}$  เทียนเท่าตัวอย่างรัมสอด 1, 2 และ 3 กรัมสอด ตามลำดับ

3. การหาปริมาณสารค้างด้วยไซโตไคนิน (ดัดแปลงจาก โรจน์รี, 2538)

3.1 เตรียมอาหารรุ่นปริมาตร 3 ลิตร ตามสูตรของ Miller (1961) ส่วนประกอบของอาหาร ตามตารางที่ 4 แล้วไม่ใส่ kinetin

3.2 นำแผ่น chromatogram ที่แบ่ง  $R_f$  เรียบร้อยแล้ว เอาเฉพาะ  $R_f$  0.1, 0.4 – 0.9 ซึ่งเป็น  $R_f$  ที่พบ activity ของไซโตไคนินในยอดประพันธุ์ (ในช่วงที่สอดคล้องกับสมการเดือนทรงจากผลการทดลองที่ 1,  $Y = -0.048410 + 0.0011769 X$ ) มาตัดเป็นชิ้นเล็กๆ ใส่ในขวดยาฉีดที่มีปริมาตร 20 มล พร้อมติดป้ายแสดง treatments ไว้ที่ข้างขวด

3.3 เมื่อนำ chromatogram ของแต่ละ treatment ใส่ในขวดยาฉีดเรียบร้อยแล้ว นำอาหารรุ่นที่เตรียมไว้ในข้อ 3.1 เทไส้ในขวดยาฉีดที่ใส่ chromatogram ที่ตัด  $R_f$  ใส่ไว้ก่อนแล้ว ขวดละ 10 มล ปิดปากหลอดด้วยพลาสติก PP รัดด้วยยาง ใช้กระดาษขนาด  $7.5 \times 7.5$  เซนติเมตร ปิดแล้วรัดด้วยยางอีกชั้นหนึ่ง นำไปปั่นจนเข้าที่อุณหภูมิ 121 °C และความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิวต์ เป็นเวลา 20 นาที

3.4 น้ำมานาปริมาณสารคล้ายไชโตไซนิน ตัวบวชิริ Soybean Hypocotyl Bioassay  
เหมือนการทดลองที่ 1 ข้อ 6.4 และ 6.5

4. การทำกราฟมาตราฐาน เหมือนการทดลองที่ 1 ข้อ 7

5. การคำนวณหาปริมาณสารคล้ายไชโตไซนิน

จากสมการเส้นตรง  $Y = a + b(X)$  ที่คำนวณได้จาก linear regression analysis ของ standard curve โดยที่  $Y$  = ความเข้มข้นของ kinetin (มก / ล)  
 $X$  = น้ำหนักส่วนของ hypocotyl (มก)

ค่า  $Y$  ทำให้ทราบว่า ในสารละลายน้ำ 1,000 มล มีปริมาณ kinetin อยู่  $Y$  มก  
เพราะจะน้ำในอาหารรุ่น 10 มล มีปริมาณสารคล้ายไชโตไซนิน  $Y \times 10 / 1000$  มก  
จากน้ำหนักตัวอย่าง 3 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตไซนิน  $Y \times 10 / 1000$  มก  
การเปลี่ยนหน่วยของสารคล้ายไชโตไซนินจาก มก เป็น  $\mu\text{g}$  ทำโดยการคูณด้วย 1000  
จากน้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตไซนิน  $Y / 300$  มก  
ดังนั้น น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตไซนิน  $Y \times 1000 / 300$   $\mu\text{g}$   
เพราะจะน้ำ น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตไซนิน  $Y \times 10 / 3$   $\mu\text{g}$

การบันทึกผล

- เมื่อเดี่ยง hypocotyl ไวนาน 13 วัน บันทึกน้ำหนักส่วนของ hypocotyl มีหน่วยเป็น กรัม ต่อ hypocotyl 8 ชิ้น
- คำนวณหาปริมาณสารคล้ายไชโตไซนินจากกราฟมาตราฐานมีหน่วยเป็น  $\mu\text{g}$  kinetin equivalent / g f. wt.
- วิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติโดยวิเคราะห์ความแตกต่างของค่าเฉลี่ย ( $\bar{x}$ ) โดยวิธี LSD ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %, C.V., linear regression และ correlation

**การทดลองที่ 5 อิทธิพลของความยาวยอดที่มีผลต่อการวิเคราะห์ปริมาณสารคล้ายไชโตกinin  
ของยอดประงพันธุ์ถั่วเหลืองในช่วงก่อนแตกใบอ่อน I สัปคาย โคดิวชี  
Soybean Hypocotyl Bioassay**

**วัตถุประสงค์ เพื่อเปรียบเทียบปริมาณสารคล้ายไชโตกininที่ได้จากการวิเคราะห์เมื่อใช้ขนาด  
ความยาวที่ต่างกัน**

**การวางแผนการทดลอง**

วางแผนการทดลองแบบ สุ่มสมบูรณ์ มี 3 วิธีการ ใช้ความยาวยอด คือ ขนาดความยาว 6 , 8 และ 10 เซนติเมตร เป็นวิธีการ ทำ 15 ชิ้น โคช 1 หน่วยการทดลองคือ hypocotyl 8 ชิ้น ยาว ชิ้นละ 1 มิลลิเมตร (ดัดแปลงจาก ชัยวัฒน์, 2542)

**อุปกรณ์และวิธีการ**

1. การเก็บตัวอย่าง(ดัดแปลงจาก ครุณี, 2539) โดยตัดยอด มะปรางขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง (วัดที่โคนกิ่ง)ประมาณ 0.3-0.4 เซนติเมตร ยาวประมาณ 6 , 8 และ 10 เซนติเมตร จำนวน 80 , 60 และ 40 ยอด (ตัดในทิศทางเดียว) ตามลำดับ แล้วเก็บใส่ถุงพลาสติกนำไปแขวนห้องเย็นในกระติกน้ำแข็ง
2. การสกัด การแยกส่วน และการทำให้บริสุทธิ์ ทำเหมือนการทดลองที่ 1 แต่การ strip สารลงบนแผ่น chromatogram โดย strip แผ่นละ 100 μl เพียงเท่าตัวอย่างกรัมสด 3 กรัมสด
3. การหาปริมาณสารคล้ายไชโตกinin (ดัดแปลงจาก ใจนั่นร่วี, 2538)

3.1 เตรียมอาหารรุ่นปริมาตร 3 ลิตร ตามสูตรของ Miller (1961) ส่วนประกอบของอาหาร ตามตารางที่ 4 แต่ไม่มีไส้ kinetin

3.2 นำแผ่น chromatogram ที่แบ่ง  $R_f$  เรียบร้อยแล้ว เอาเฉพาะ  $R_f$  0.1 , 0.4 – 0.9 ซึ่งเป็น  $R_f$  ที่พบ activity ของไชโตกininในยอดประง (ในช่วงที่สอดคล้องกับสมการเส้นตรงจากผลการทดลองที่ 1,  $Y = -0.048410 + 0.0011769 X$ ) มาตัดเป็นชิ้นเด็กๆ ใส่ในขวดยาสีคีที่มีปริมาตร 20 ml พร้อม ติดป้ายแสดง treatments ไว้ที่ข้างขวด

3.3 เมื่อนำ chromatogram ของแต่ละ treatment ใส่ในขวดยาสีคีเรียบร้อยแล้ว นำอาหารรุ่นที่เตรียมไว้ในข้อ 3.1 เทใส่ในขวดยาสีคีที่ใส่ chromatogram ที่ตัด  $R_f$  ใส่ไว้ก่อนแล้ว ขวดละ 10 ml ปิดปากหลอดด้วยพลาสติก PP รัดด้วยยาง ใช้กระดาษขนาด 7.5 x 7.5 เซนติเมตร ปิดแล้วรัดด้วยยางอีกชั้นหนึ่ง นำไปปั่นจนเข้าที่อุณหภูมิ 121 °C และความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 20 นาที

3.4 นำมาหาปริมาณสารคล้ายไชโตกinin ด้วยวิธี Soybean Hypocotyl Bioassay  
เหมือนการทดลองที่ 1 ข้อ 6.4 และ 6.5

#### 4. การทำกราฟมาตรฐาน แนวโน้มการหดลงที่ 1 ข้อ 7

#### 5. การคำนวณหาปริมาณสารคล้ายไจโอดีคันนิน

จากสมการเส้นตรง  $Y = a + b(X)$  ที่คำนวณได้จาก linear regression analysis ของ standard curve

โดยที่  $Y$  = ความเข้มข้นของ kinetin (มก / ล)

X = น้ำหนักส่วนของ hypocotyl (มก)

ค่า Y ทำให้ทราบว่า ในสารละลายน้ำ 1,000 มล มีปริมาณ kinetin อยู่ Y มก

เพราะจะนึ้นในอาหารวัน 10 มล มีปริมาณสารคด้ายโซเดียม กอนิน  $Y \times 10 / 1000$  มก

จากน้ำหนักตัวอย่าง 3 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไจโตกินิน  $Y \times 10/1000$  มก

การเปลี่ยนหน่วยของสารคล้ายไทด์โคนินจาก mg เป็น  $\mu\text{g}$  ทำโดยการคูณด้วย 1000

จาก น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไส้โคเคนิน Y / 300 มาก

ตั้งน้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไฮโดรไนท์ไคนิน  $Y \times 1000 / 300$   $\mu\text{g}$

เพราะน้ำนี้ น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายโซโนคานิน  $Y \times 10^3$   $\mu\text{g}$

การบันทึกผล

- เมื่อเลี้ยง hypocotyl ไวนาน 13 วัน บันทึกน้ำหนักสคของ hypocotyl มีหน่วยเป็น กรัม ต่อ hypocotyl 8 ชิ้น
  - คำนวณหาปริมาณสารคัลัยไซโตไคนินจากกราฟมาตรฐานมีหน่วยเป็น  $\mu\text{g kinetin equivalent/g f. wt.}$
  - วิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติโดยวิเคราะห์ความแปรต่างของค่าเฉลี่ย ( $\bar{x}$ ) โดยวิธี LSD ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %. C.V., linear regression และ correlation

**การทดลองที่ 6 การเปลี่ยนแปลงปริมาณสารคล้ายไโซโตกาโนนในช่วงก่อนการแตกใบอ่อนของ  
ยอดมะปรางพันธุ์กลเกล้า โดยวิธี Soybean Hypocotyl Bioassay**

**วัตถุประสงค์ เพื่อให้ทราบการเปลี่ยนแปลงปริมาณสารคล้ายไโซโตกาโนนในช่วงระยะเวลาที่ต่างกันก่อนการแตกใบอ่อน**

**การวางแผนการทดลอง**

วางแผนการทดลองแบบ ตุ่มสมบูรณ์ มี 5 วิธีการ ใช้จำนวนสับปด้าห์ก่อนการแตกใบอ่อน 0 , 1 , 2 , 3 และ 4 สับปด้าห์ เป็นวิธีการ(treatment) ทำ 15 ช้ำ โดย 1 หน่วยการทดลองคือ hypocotyl 8 ชี้น ยาวซึ่งละ 1 มิลลิเมตร (ดัดแปลงจาก ข้อวัฒน์, 2542)

**อุปกรณ์และวิธีการ**

1. การเก็บตัวอย่าง(ดัดแปลงจาก ครุฑี, 2539) เริ่มเก็บตัวอย่างวันที่ 19 กรกฎาคม พ.ศ. 2540 และเก็บทุก 7 วัน เก็บตัวอย่างวันสุดท้าย วันที่ 16 สิงหาคม พ.ศ. 2540 โดยตัดยอดมะปรางขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง (วัดที่โคนกิ่ง)ประมาณ 0.3-0.4 เซนติเมตร ยาวประมาณ 10 เซนติเมตร ต้นละ 30 ยอด (ตัดใบที่จะให้หมอน) แล้วเก็บใส่ถุงพลาสติกนำไปแช่น้ำแข็งในกระติกน้ำแข็ง จากนั้นนำไปเก็บไว้ที่อุณหภูมิ -20 ° ฯ เพื่อรอการนำมาสกัด

2. การสกัด การแยกส่วน และการทำให้บริสุทธิ์ ทำเหมือนการทดลองที่ 1 แต่การ strip สารลงบนแผ่น chromatogram โดย strip แผ่นละ 100  $\mu\text{l}$  (ซึ่งเทียบเท่าตัวอย่างกรัมสด 3 กรัมสด)

3. การหาปริมาณสารคล้ายไโซโตกาโนน (ดัดแปลงจาก ใจน้ำรี, 2538)

- 3.1 เตรียมอาหารรุ่นปริมาตร 4 ลิตร ตามสูตรของ Miller (1961) ส่วนประกอบของอาหาร ตามตารางที่ 4 แต่ไม่ใส่ kinetin

- 3.2 นำแผ่น chromatogram ที่แบ่ง  $R_f$  เรียบร้อยแล้ว เอาเฉพาะ  $R_f$  0.1 , 0.4 – 0.9 ซึ่งเป็น  $R_f$  ที่พบ activity ของไโซโตกาโนนในยอดมะปราง (ในช่วงที่สอดคล้องกับสมการเส้นตรงจากผลการทดลองที่ 1,  $Y = -0.048410 + 0.0011769 X$ ) มาตัดเป็นชิ้นเล็กๆ ใส่ในขวดยาฉีดที่มีปริมาตร 20 มล พร้อม ติดป้ายแสดง treatments ไว้ที่หางขวด

- 3.3 เมื่อนำ chromatogram ของแต่ละ treatment ใส่ในขวดยาฉีดเรียบร้อยแล้ว นำอาหารรุ่นที่เตรียมไว้ในข้อ 3.1 เทใส่ในขวดยาฉีดที่ใส่ chromatogram ที่ตัด  $R_f$  ใส่ไว้ก่อนแล้ว ขวดละ 10 มล ปิดปากหลอดด้วยพลาสติก PP รัดด้วยยาง ใช้กระชายขนาด  $7.5 \times 7.5$  เซนติเมตร ปิดແลี้รัค ด้วยยางอีกชั้นหนึ่ง นำไปปั่นในมิเตอร์ที่อุณหภูมิ 121 ° ฯ และความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิวตัน เวลา 20 นาที

3.4 นำามาหารปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน ด้วยวิธี Soybean Hypocotyl Bioassay  
เหมือนการทดลองที่ 1 ข้อ 6.4 และ 6.5

4. การทำกราฟมาตราฐาน เมื่อ้อนการทดลองที่ 1 ข้อ 7

5. การคำนวณหาปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน

จากสมการเส้นตรง  $Y = a + b(X)$  ที่คำนวณได้จาก linear regression analysis ของ standard curve โดยที่  $Y = \text{ความสูงชั้นของ kinetin} (\mu\text{g} / \text{ล})$

$X = \text{น้ำหนักส่วนของ hypocotyl} (\text{มก})$

ค่า  $Y$  ทำให้ทราบว่า ในสารละลายน้ำ 1,000 มล มีปริมาณ kinetin อยู่  $Y$  มก  
เพราะจะนึ้นในอาหารรุ่น 10 มล มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y \times 10 / 1000$  มก  
จากน้ำหนักตัวอย่าง 3 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y \times 10 / 1000$  มก  
การเปลี่ยนหน่วยของสารคล้ายไชโตกินินจาก มก เป็น  $\mu\text{g}$  ทำโดยการคูณด้วย 1000  
จากน้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y / 300$  มก  
ดังนั้น น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y \times 1000 / 300$   $\mu\text{g}$   
เพราะจะนึ้น น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y \times 10 / 3$   $\mu\text{g}$

การบันทึกผล

- เมื่อเดือย hypocotyl ไวนาน 13 วัน บันทึกน้ำหนักส่วนของ hypocotyl มีหน่วยเป็น กรัม ต่อ hypocotyl 8 ชิ้น
- คำนวณหาปริมาณสารคล้ายไชโตกินินจากกราฟมาตราฐานมีหน่วยเป็น  $\mu\text{g kinetin equivalent} / \text{g f. wt.}$
- วิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติโดยวิเคราะห์ความแตกต่างของค่าเฉลี่ย ( $\bar{x}$ ) โดยวิธี LSD ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %, C.V., linear regression และ correlation

## การทดลองที่ 7 การเปลี่ยนแปลงปริมาณสารคล้ายไโซโตกinin ในช่วงก่อนการออกดอกของยอด มะปรางพันธุ์ทุลเกล้า โดยวิธี Soybean Hypocotyl Bioassay

**วัตถุประสงค์** เพื่อให้ทราบการเปลี่ยนแปลงปริมาณสารคล้ายไโซโตกinin ในช่วงระยะเวลาที่ต่างกันก่อนการออกดอก

### การวางแผนการทดลอง

วางแผนการทดลองแบบ สุ่มสมบูรณ์ มี 4 วิธีการ ใช้จำนวนสับปด้าห์ก่อนการออกดอก 2, 4, 6 และ 8 สับปด้าห์ เป็นวิธีการ(treatment) ทำ 15 ชั้้า โดย 1 หน่วยการทดลองคือ hypocotyl 8 ชิ้น ยาวชั้นละ 1 มิตติเมตร (ตัดแปลงจาก ข้อวัฒน์ 2542)

### อุปกรณ์และวิธีการ

1. การเก็บตัวอย่าง(ตัดแปลงจาก ครุฑี, 2539) จำนวน 4 ครั้ง โดยเริ่มเก็บตัวอย่างครั้งแรก วันที่ 26 กันยายน พ.ศ. 2541 และเก็บทุก 14 วัน เก็บตัวอย่างวันสุดท้าย วันที่ 7 พฤศจิกายน พ.ศ. 2541 โดยตัดยอด มะปรางขนาดเส้นผ่าศูนย์กลาง (รัศมีโคนกิ่ง)ประมาณ 0.3-0.4 เซนติเมตร ยาวประมาณ 10 เซนติเมตร ต้นละ 30 ยอด (ตัดใบพังให้หมด) แล้วเก็บใส่ถุงพลาสติกนำไปแช่น้ำแข็ง ในกระติกน้ำแข็ง จากนั้นนำมาเก็บไว้ที่อุณหภูมิ -20 °C เพื่อรอการนำมาสกัด

2. การสกัด การแยกส่วน และการทำไวบรัฟท์ ท่านมี่อนการทดลองที่ 1 แต่การ strip สารลงบนแผ่น chromatogram โดย strip แผ่นละ 100  $\mu$ l เพียงเท่าตัวอย่างรัมสต 3 กรัมสต

3. การหาปริมาณสารคล้ายไโซโตกinin (ตัดแปลงจาก โรงนรร.วี, 2538)

- 3.1 เตรียมอาหารรุ่นปริมาตรตามสูตรของ Miller (1961) ส่วนประกอบของอาหาร ตามตารางที่ 4 แต่ไม่ใส่ kinetin

- 3.2 นำแผ่น chromatogram ที่แบ่ง  $R_f$  เรียบร้อยแล้ว เอาเฉพาะ  $R_f$  0.1 , 0.4 – 0.9 ซึ่งเป็น  $R_f$  ที่พบ activity ของไโซโตกinin ในยอดมะปราง (ในช่วงที่สอดคล้องกับสมการเส้นตรงจากผลการทดลองที่ 1,  $Y = -0.048410 + 0.0011769 X$ ) มาตัดเป็นชิ้นเล็กๆ ใส่ในขวดยาฉีดที่มีปริมาตร 20 ml พร้อม ติดป้ายแสดง treatments ไว้ที่ข้างขวด

- 3.3 เมื่อนำ chromatogram ของแต่ละ treatment ใส่ในขวดยาฉีดเรียบร้อยแล้ว นำอาหารรุ่นที่เตรียมไว้ในข้อ 3.1 เทใส่ในขวดยาฉีดที่ใส่ chromatogram ที่ตัด  $R_f$  ใส่ไว้ก่อนແล็ก ขวดละ 10 ml ปิดปากหลอดด้วยพลาสติก PP รัดด้วยยาง ใช้กระดาษขนาด 7.5 x 7.5 เซนติเมตร ปิดด้วยรัดด้วยยางอิฐหนัง นำไปปั่นจนเข้ากันที่อุณหภูมิ 121 °C และความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 20 นาที

**3.4 นำมาหาปริมาณสารคล้ำไซโตไคnin ด้วยวิธี Soybean Hypocotyl Bioassay  
เหมือนการทดลองที่ 1 ข้อ 6.4 และ 6.5**

**4. การทำกราฟมาตรฐาน เหมือนการทดลองที่ 1 ข้อ 7**

**5. การทำ microtome section (ดัดแปลงจาก มนส. 2525)**

**5.1 การเก็บและการตัดตัวอ่อน นำส่วนปลายของมาร์บราตัดเป็นชิ้นเล็ก ๆ ยาวประมาณ 0.3 - 0.5 เซนติเมตร โดยตัดเฉพาะส่วน apical meristem และ leaf primodia ประมาณ 1 - 2 ใบ เพื่อนำไปทำในขั้นตอนต่อไป**

**5.2 การฆ่าและคงสภาพเนื้อเยื่อ (killing and fixing) นำชิ้นส่วนในข้อ 5.1 ที่ตัดหรือแยกแล้วไปแช่น้ำยาฆ่าและคงสภาพเชลล์ คือ formalin-acetic acid alcohol (FAA) 70% โดยใช้ ethyl alcohol 70% (lab grade) : glacial acetic acid (lab grade) : formalin (lab grade) อัตรา 18:1:1 ที่บรรจุอยู่ในขวดแก้ว (vial) โดยใส่น้ำชาให้ท่วมชิ้นส่วนของเนื้อเยื่อพิช**

**5.3 การดูดอากาศออกจากเนื้อเยื่อ นำชิ้นส่วนที่แช่อยู่ใน FAA 70% เข้าเครื่องดูดอากาศ (suction pump) เพื่อดูดอากาศออกจากเนื้อเยื่อ และช่วยให้น้ำยาซึมเข้าไปได้ทั่วถึง โดยใช้ vacuum ที่ 600 mm.Hg นาน 1 ชั่วโมง จนกว่าไฟองศาจะออกหมด โดยสังเกตให้จากการที่เนื้อเยื่อมลงกันขวดและไม่มีฟองอากาศผุดขึ้นมา จากนั้นทิ้งไว้ในสภาพสูญญากาศ 24 ชั่วโมง**

**5.4 การดึงน้ำออกจากเนื้อเยื่อ (dehydration) นำชิ้นส่วนพิชแห้งใน tertiary butyl alcohol (TBA) และ ethyl alcohol ที่มีระดับความเข้มข้นของแอลกอฮอล์ 5 ระดับ คือ 50, 70, 85, 95 และ 100 เมอร์เซ็นต์ ตามลำดับ (ตารางที่ 5) แต่ละระดับใช้เวลาประมาณ 24 ชั่วโมง ที่ระดับความเข้มข้นของแอลกอฮอล์ 100 เมอร์เซ็นต์ ให้ผสมสี erythrosin ลงไปเล็กน้อยเพื่อให้ชิ้นส่วนติดสีม่วงเท่านั้น ได้ชัดเจน**

**ตารางที่ 5 ระดับความเข้มข้นของส่วนผสมของสารละลายน้ำในการดึงน้ำออกจากเนื้อเยื่อ**

| <b>Compositions</b>         | <b>Approximate total percentage of alcohol (%)</b> |           |           |           |            |
|-----------------------------|--|-----------|-----------|-----------|------------|
|                             | <b>50</b>  | <b>70</b> | <b>85</b> | <b>95</b> | <b>100</b> |
| Distilled water (ml)        | 50   | 30        | 15        | -         | -          |
| 95% ethyl alcohol (ml)      | 40   | 50        | 50        | 45        | -          |
| Tertiary butyl alcohol (ml) | 10   | 20        | 85        | 55        | 75         |
| 100% ethyl alcohol (ml)     | -  | .         | -         | -         | 25         |

5.5 การแทนที่แอลกอฮอล์ (infiltration) แซ่ชีนส่วนที่ดึงน้ำออกแล้วใน TBA 100 % 3 ครั้ง ๆ ละ 12 ชั่วโมง แล้วนำไปแช่ในส่วนผสมของ TBA 100 % กับ paraffin oil ในอัตราส่วน 1:1 นาน 12 ชั่วโมง จากนั้นข้ายชีนส่วนของพิชลงในขวดแก้ว (vial) ที่มี paraffin oil เพียงอย่างเดียว นาน 12 ชั่วโมง หลังจากนั้นนำ paraplast แข็ง เข้าตู้อบอุณหภูมิ  $60^{\circ}\text{C}$  ทิ้งไว้ประมาณ 24 ชั่วโมง จะได้เป็น paraplast เหลว แล้วนำเนื้อเยื่อใส่ลงไปในขวดแก้วที่มี paraplast เหลว จากนั้นเก็บรักษาไว้ในตู้อบ ณ อุณหภูมิ  $60^{\circ}\text{C}$  เป็นเวลานาน 4 สัปดาห์

5.6 การฝังเนื้อเยื่อ (embedding) ใน paraplast ใช้กระดาษแข็งหน้ามันพับเป็นกระ肠 ประมาณ  $3 \times 4$  เซนติเมตร เท paraplast ที่หลอมไว้แล้วที่อุณหภูมิ  $60^{\circ}\text{C}$  มาแล้วไม่ต่ำกว่า 24 ชั่วโมง ลงไปให้เกือบเต็มกระ肠 รอให้ส่วนล่างของ paraplast เย็นตัว จึงใช้เข็มปลายแหลมที่ตันไฟจันร้อนจัดไปผิวน้ำของ paraplast ให้เหลวคลอคาวา จากนั้นนำชีนส่วนพิชที่ค่านการ infiltrate แล้วในตู้อบ เทไส่กระ肠 1 ชิ้น พร้อมกับใช้เข็มปลายแหลมที่ร้อนจัดเรียงชีนส่วนพิชให้อยู่แนวที่ต้องการ และเป็นการไถฟองอากาศออกจาก paraplast ด้วย แล้วรีบนำ paraplast ไปปิดบีนรูปสีเหลืองผืนผ้า ตามลักษณะของเนื้อเยื่อพิชเพื่อรักษาการฝังบนแท่นไม้และรอการตัดต่อไป

5.7 การตัดเนื้อเยื่อด้วย rotary microtome [Leitz wetzlar ของบริษัท Scicrope Instrument Co. IA, U.S.A.] นำชีนส่วนพิชที่ฝังใน paraplast มาแต่งเป็นแท่งสีเหลืองแล็ก ๆ แล้วนำไปตัดบนแท่งไม้ โดยใช้ paraplast เป็นตัวเชื่อม แล้วนำไปตัดด้วย rotary microtome ให้มีความหนาประมาณ 15 - 20 ไมครอน จะได้แบบ paraplast ribbon ที่มีชีนส่วนพิชติดอยู่ ถ้าเป็นชีนส่วนพิชที่แข็งให้ตัดผิวน้ำของ paraplast จนถึงเนื้อเยื่อพิช แล้วนำไปแช่น้ำเย็นทิ้งไว้ให้เนื้อเยื่อนิ่ม (softening) ด้วยกรด hydroflouric (AR grade) 50% ประมาณ 3 - 4 สัปดาห์ เพื่อให้น้ำยาซึมเข้าไปในเนื้อเยื่อจนอ่อนหัว ก่อนตัดน้ำหนึ่งเดือนไปถึงหัวชันน้ำให้ลดลงน้อย 48 ชั่วโมง

5.8 การนำแบบ paraplast ติดบนกระโจ๊สไลด์ (affixation) ใช้ hapt's adhesive 2% โดยเตรียมจากไข่ขาว 2 มล ต่อน้ำกลั่น 98 มล ในปริมาตร 100 มล แล้วหยดน้ำยา 1 - 2 หยด ทابนกระโจ๊สไลด์โดยใช้พู่กันเกลี่ยบริเวณที่จะติดเนื้อเยื่อ นำแบบ paraplast ribbon ที่ตัดไว้บนเครื่องอุ่นไลด์ (slide warmer) ปล่อยให้แห้ง Wang ทิ้งไว้ 3 - 4 วัน ก่อนทำการปิดสไลด์

5.9 ปิดสไลด์ด้วย cover slip โดยใช้ Canada balsam หรือ permount เป็น mounting media ไถฟองอากาศออกโดยใช้ปลายมีดผ่าตัด ทิ้งไว้ 4 - 5 วัน

5.10 นำสไลด์ที่ได้ไปถ่ายรูปด้วยกล้อง photomicroscope [ Olympus รุ่น PM-30 , Olympus optical Co. Ltd. Tokyo, Japan ] ใช้ฟิล์มนานาชาติ 35 มิลลิเมตร ขนาดก้าลังขยาย 47 เท่า ในการถ่ายภาพแล้วนำภาพที่ได้มานำเขียนกับขนาดมาตรฐานของ stage micrometer ที่ถ่ายด้วยกำลังขยายขนาดเดียว

## 6. การคำนวณหาปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน

จากสมการเส้นตรง  $Y = a + b(X)$  ที่คำนวณได้จาก linear regression analysis ของ standard curve โดยที่  $Y$  = ความสูงขึ้นของ kinetin (มก / ล)

$X$  = น้ำหนักส่วนของ hypocotyl (มก)

ค่า  $Y$  ทำให้ทราบว่า ในสารละลายน้ำ 1,000 มล มีปริมาณ kinetin อยู่  $Y$  มก

เพราะฉะนั้นในอาหารราก 10 มล มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y \times 10 / 1000$  มก

จากน้ำหนักตัวอย่าง 3 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y \times 10 / 1000$  มก

การเปลี่ยนหน่วยของสารคล้ายไชโตกินินจาก มก เป็น  $\mu\text{g}$  ทำโดยการคูณด้วย 1000

จากน้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y / 300$  มก

ดังนั้น น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y \times 1000 / 300$   $\mu\text{g}$

เพราะฉะนั้น น้ำหนักตัวอย่าง 1 กรัม มีปริมาณสารคล้ายไชโตกินิน  $Y \times 10 / 3$   $\mu\text{g}$

### การบันทึกผล

- เมื่อเลี้ยง hypocotyl ไว้นาน 13 วัน บันทึกน้ำหนักส่วนของ hypocotyl มีหน่วยเป็น กรัม ต่อ hypocotyl 8 ชิ้น
- คำนวณหาปริมาณสารคล้ายไชโตกินินจากกราฟมาตราฐานมีหน่วยเป็น  $\mu\text{g}$  kinetin equivalent / g f. wt.
- วิเคราะห์ข้อมูลทางสถิติโดยวิเคราะห์ความแปรผันของค่าเฉลี่ย ( $\bar{x}$ ) โดยวิธี LSD ที่ระดับความเชื่อมั่น 95 %, C.V., linear regression และ correlation
- บันทึกภาพเพื่อตรวจสอบ flower initiation จาก microtome section

**สถานที่ทำการวิจัย**

1. สวนวังน้ำดี อ.แม่ริม จ.เชียงใหม่
2. ห้องปฏิบัติการภาควิชาพืชสวน คณะเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
3. ห้องปฏิบัติการเพาะเลี้ยงเนื้อเยื่อ คณะเกษตรศาสตร์ มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

**ระยะเวลาที่ทำการทดลอง**

เดือน กรกฎาคม 2540 ถึง เมษายน 2542