

บทที่ 3

อุปกรณ์และวิธีการวิจัย

1 วัสดุและอุปกรณ์

1.1 วัสดุ

1.1.1 พืชทดลอง

ว่านนางค่อม (*Eurycles amboinensis* Lindl.)

ว่านมหาลาภ (*Eucrosia* sp.)

ว่านแสงอาทิตย์ (*Haemanthus multiflorus* Martyn.)

ว่านสีทศพันธุ์พื้นเมือง สีชมพู (*Hippeastrum* spp.)

ว่านสีทศพันธุ์พื้นเมือง สีแดง (*Hippeastrum* spp.)

ว่านสีทศพันธุ์พื้นเมือง สีแสด (*Hippeastrum* spp.)

บัวดินสีชมพูดอกใหญ่ (*Zephyranthes grandiflora* Lindl.)

บัวดินสีชมพูดอกเล็ก (*Zephyranthes rosea* Lindl.)

บัวดินสีเหลือง (*Zephyranthes citrina* Baker.)

บัวดินสีเหลืองอ่อน (*Zephyranthes ajax* Sprenger.)

1.1.2 สารเคมี

1.1.2.1 สารเคมีที่ใช้สำหรับ fluorescent microscopy

- sodium hydroxide (NaOH) 1 M

- aniline blue 0.1 เปอร์เซ็นต์

ใน potassium triphosphate (K_3PO_4) 0.1 N

1.1.2.2 สารเคมีที่ใช้สำหรับการฆ่าเชื้อ

- ethanol ความเข้มข้น 70 เปอร์เซ็นต์

- คลอโรอกซ์ (clorox) ของบริษัท The Clorox Co. , USA

1.1.2.3 สารเคมีที่ใช้สำหรับเตรียมอาหารเพาะเลี้ยง

- เกล็ดให้ธาตุอาหารหลักต่าง ๆ ตามสูตร MS (1962)
- เกล็ดให้ธาตุอาหารรองต่าง ๆ ตามสูตร MS (1962)
- วิตามินต่าง ๆ ตามสูตร MS (1962)
- สารละลายเหล็กความเข้มข้นตามสูตร MS (1962)
- casein hydrolysate ของบริษัท Merck
- potassium hydroxide (KOH) 1 N
- hydrochloric acid (HCl) 1 N

1.1.2.4 สารเคมีที่ใช้สำหรับการศึกษาทางเนื้อเยื่อวิทยา

- ethanol ความเข้มข้น 95 เปอร์เซ็นต์
- glacial acetic acid
- formalin
- TBA (tert-butyl alcohol)
- absolute alcohol
- ี erythrosin
- paraffin
- liquid paraffin
- xylene
- ี haematoxylin
- น้ำมัน canada balsum

1.1.2.5 สารเคมีที่ใช้สำหรับการหารูปแบบไอโซไซม์

1.1.2.5.1 สารเคมีที่ใช้เป็นส่วนประกอบของ extraction buffer

- 0.1 M Tris-HCl pH 8.0
- 0.001 M ethylene diamine tetraacetate (EDTA)
- polyvinyl-pyrrolidone (PVP 60) 0.5 เปอร์เซ็นต์
- 2 mM mercaptoethanol (MSH)

1.1.1.5.2 สารเคมีที่ใช้เป็นส่วนประกอบของ gel

- acrylamide stock solution 30 เปอร์เซ็นต์ (acrylamide 30 กรัมและ bis-acrylamide 0.8 กรัม ละลายในน้ำกลั่นให้ได้ ปริมาณ 100 มิลลิกรัม เก็บในขวดสีชาที่ 4 องศาเซลเซียส)
- 0.5 M Tris-HCl pH 6.8
- 3 M Tris-HCl pH 8.8
- ammonium persulfate (APS) 1.5 เปอร์เซ็นต์ เตรียมทันที ก่อนใช้
- TEMED (N,N,N',N' - tetramethyl ethylenediamine)

1.1.1.5.3 สารเคมีที่ใช้เป็นส่วนประกอบของ sample buffer

- glycerol 50 เปอร์เซ็นต์
- bromophenol blue 0.5 เปอร์เซ็นต์

1.1.1.5.4 สารเคมีที่ใช้เป็น running buffer

- 0.025 M Tris
- 0.192 M glycine pH 8.3 ค่อน้ำกลั่น 1,000 มิลลิลิตร

1.1.1.5.5 สารเคมีที่ใช้ย้อมแอนไซม์

- 0.1 M Tris-HCl pH 8
- 0.1 M Tris-HCl pH 7
- phenazine methosulfate (PMS) 10 เปอร์เซ็นต์
- nitro blue tetrazolium (NBT) 10 เปอร์เซ็นต์
- β -nicotinamide adenine dinucleotide phosphate (NADP) 10 เปอร์เซ็นต์
- β -nicotinamide adenine dinucleotide (NAD) 10 เปอร์เซ็นต์
- magnesium chloride
- pyridoxal 5P 10 เปอร์เซ็นต์
- 1 N calcium chloride

- 0.2 M sodium phosphate
- 0.1 M sodium phosphate pH 6
- acetone
- α -naphthylacetate
- β - naphthylacetate
- O-dianisidine salt
- α -ketoglutaric acid
- fast blue BB
- aspartic acid
- L-malic acid
- isocitric acid
- ethanol
- L-glutamic acid
- L-leucine β -naphthyl acid
- fructose 1,6 bisphosphate
- arsinic acid

1.2 อุปกรณ์

1.2.1 ปากคีบ

1.2.2 ขวด vial ขนาด 10 มิลลิลิตร

1.2.3 ตู้กรองอากาศบริสุทธิ

1.2.4 ชั้นวางขวดเลี้ยงเนื้อเยื่อ

1.2.5 กล้อง stereo microscope

1.2.6 เครื่องซั่งชนิดละเอียดทศนิยม 4 ตำแหน่ง

1.2.7 เครื่องซั่งไฟฟ้าทศนิยม 3 ตำแหน่ง และ 4 ตำแหน่ง

1.2.8 ตะแกรงสำหรับวางหลอดเลี้ยงเนื้อเยื่อ

1.2.9 เครื่องวัดความเป็นกรด-ด่าง

1.2.10 หม้อนึ่งความดันไอน้ำ

1.2.11 เตาไมโครเวฟ

1.2.12 ขวดรูปหม้อ (erlenmayer flask) ขนาด 50, 100 และ 250 มิลลิลิตร

- 1.2.13 ขวดปรับปริมาตร ขนาด 500 และ 1,000 มิลลิลิตร
- 1.2.14 หลอดทดลองขนาด 25×100 มิลลิเมตร
- 1.2.15 บีเบต ขนาด 1, 2, 5 และ 10 มิลลิลิตร
- 1.2.16 บีกเกอร์ ขนาด 50, 100, 500 และ 1,000 มิลลิลิตร
- 1.2.17 กระจกวัดปริมาตรขนาด 10, 25, 50 และ 100 มิลลิลิตร
- 1.2.18 แท่งแก้วสำหรับคนสาร
- 1.2.19 ช้อนตักสาร
- 1.2.20 ค้ำมีดผ่าตัดเบอร์ 3
- 1.2.21 ไขมีดผ่าตัดเบอร์ 10, 11 และ 15
- 1.2.22 ไขมีด โคนที่ตัดเป็นไขมีดเล็กขนาด 2×10 มิลลิเมตร
- 1.2.23 ตะเกียงแอลกอฮอล์
- 1.2.24 แผ่นพลาสติกตัดเป็นแผ่นสี่เหลี่ยมขนาด 70×90 มิลลิเมตร
- 1.2.25 กระดาษกรอง Whatman เบอร์ 3
- 1.2.26 หลอดทดลองขนาด 25×150 มิลลิลิตร สำหรับใส่แอลกอฮอล์
- 1.2.27 ตู้เย็นและตู้แช่แข็งอุณหภูมิ -20 องศาเซลเซียส
- 1.2.28 ชุดสำหรับอิเล็กโตรโฟรีซิสแบบ slab gel
- 1.2.29 เครื่องจ่ายกระแสไฟฟ้า model 1000/500 ของบริษัท Bio-Rad
- 1.2.30 เครื่องหมุนเหวี่ยงสารชนิดควบคุมความเย็นได้ (refrigerated centrifuge)
- 1.2.31 ตู้บ่ม (incubate)
- 1.2.32 เครื่องกวนสารละลายด้วยแท่งแม่เหล็ก (magnetic stirrer)
- 1.2.33 โกร่งบดตัวอย่าง
- 1.2.34 เครื่องบดตัวอย่าง (homogenizer)
- 1.2.35 เครื่องดูดอากาศ (degasser)
- 1.2.36 ไมโครปิเปตชนิดปรับปริมาตรได้ (ไมโครลิตร)
- 1.2.37 หลอดใส่สารขนาดเล็ก (Eppendorf tube) ขนาด 1.5 มิลลิเมตร
- 1.2.38 ชุดอ่านเจล (visible light transilluminator)
- 1.2.39 หลอดใส่สารปรับปริมาตรได้ (syringe) ขนาด 50 ไมโครลิตร
- 1.2.40 อุปกรณ์อื่น ๆ เช่น ถุงมือ กระดาษขังสาร กล้องถ่ายรูปฟิล์มถ่ายรูป แผ่นอลูมิเนียมฟอยล์ ๆ

1.3 การเตรียมสารเคมี

1.3.1 การเตรียมอาหารพื้นฐานสูตร MS (1962)

การเตรียมสารละลายเข้มข้น (stock solution)

เตรียมสารละลายเข้มข้นของธาตุอาหารหลัก ธาตุอาหารรอง วิตามิน และ เกลือที่ใช้ในอาหารพื้นฐานสูตร MS (1962) โดยชั่งสารแต่ละชนิดในตารางที่ 1, 2, 3 และ 4 ตามลำดับ แล้วละลายสารแต่ละชนิดในน้ำกลั่น จากนั้นปรับปริมาตรของสารละลายเข้มข้นแต่ละชนิดด้วยขวดปรับปริมาตรขนาด 1,000 มิลลิลิตร เทใส่ในขวด ปิดฝา แล้วนำไปเก็บไว้ในตู้เย็น

สารละลายเข้มข้นของธาตุอาหารหลัก

ตาราง 1 ชนิดและปริมาณสารในสารละลายเข้มข้นของธาตุอาหารหลักสูตร MS (1962)

ชนิดสาร	ปริมาณสารในสูตร MS (1962) มิลลิกรัม/ลิตร	ปริมาณสารในน้ำยาความเข้มข้น 10× (กรัม/ลิตร)
NH_4NO_3	1,650	16.50
KNO_3	1,900	19.00
$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	440	44.00
$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	370	3.70
KH_2PO_4	170	1.70

สารละลายเข้มข้นของธาตุอาหารรอง

ตาราง 2 ชนิดและปริมาณสารในสารละลายเข้มข้นธาตุอาหารรองสูตร MS (1962)

ชนิดสาร	ปริมาณสารสูตร MS (1962) (มิลลิกรัม/ลิตร)	ปริมาณสารในน้ำยาความเข้มข้น 100× (มิลลิกรัม/ลิตร)
$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	0.025	2.5
KI	0.830	83.0
$\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	8.600	860.0
$\text{MnSO}_4 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	22.300	2,230.0
H_3BO_4	6.200	620.0
$\text{Na}_2\text{MoO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	0.250	25.0
$\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	0.025	2.5

สารละลายเข้มข้นของวิตามิน

ตาราง 3 ชนิดและปริมาณสารในสารละลายเข้มข้นของวิตามินสูตร MS (1962)

ชนิดสาร	ปริมาณสารสูตร MS (1962) (มิลลิกรัม/ลิตร)	ปริมาณสารในน้ำยาความเข้มข้น 100× (มิลลิกรัม/ลิตร)
Glycine	2.00	200
Thiamine .HCl	0.25	25
Pyrimidine .HCl	0.25	25
Nicotinic acid	0.25	25
Myo-inosital	100.00	10,000

สารละลายเข้มข้นของเหล็ก

ตาราง 4 ชนิดและปริมาณสารในสารละลายเข้มข้นของเหล็กสูตร MS (1962)

ชนิดสาร	ปริมาณสารในสูตร MS (1962) (มิลลิกรัม/ลิตร)	ปริมาณสารในน้ำยาความเข้มข้น 100× (มิลลิกรัม/ลิตร)
FeSO ₄ .7H ₂ O	27.8	2.78
Na ₂ EDTA	37.3	3.73

ขั้นตอนการเตรียมอาหารพื้นฐานสูตร MS (1962)

ขั้นตอนที่ 1 นำขวดปรับปริมาตรขนาด 1,000 มิลลิลิตร เติมน้ำกลั่นลงไปประมาณ 300 มิลลิลิตร เติมสารละลายเข้มข้นของ ธาตุอาหารหลัก ธาตุอาหารรอง วิตามิน เหล็ก และ สารละลาย casein hydrolysate ลงไปตามลำดับ จากนั้นเติมน้ำตาลซูโครส ปริมาณ 30 กรัม เขย่าให้เข้ากัน ปรับปริมาตรสุดท้ายด้วยน้ำกลั่น

ขั้นตอนที่ 2 เทสารละลายใส่ในบีกเกอร์ขนาด 2,000 มิลลิลิตร นำสารละลายไปปรับ pH ให้ได้ค่า pH เท่ากับ 5.7 จากนั้นเติมน้ำลงไป 8 กรัม นำไปต้มให้วุ้นละลาย

ขั้นตอนที่ 3 ใส่วุ้นอาหารใส่หลอดทดลองขนาด 25 x 150 มิลลิลิตร ปริมาณ 10 มิลลิลิตร หรือใส่ในขวดรูปชมพู่ (flask) ขนาด 250 มิลลิลิตร ปริมาณ 50 มิลลิลิตร หุ้มปากหลอดหรือขวดด้วยพลาสติก ทับด้วยกระดาษลอกลาย รัดด้วยยางรัด 2 รอบ นำไปนิ่งฆ่าเชื้อด้วยหม้อนึ่งความดันไอน้ำ 15 ปอนด์/ตารางนิ้ว เป็นเวลานาน 15 นาที

1.3.4 การเตรียม native-PAGE separating gel (Lamlli, 1970 อ้างจาก กัญจนา, 2539)

ตาราง 5 ส่วนประกอบของสารที่ใช้เตรียม 10 เปอร์เซ็นต์ acrylamide gel

ส่วนประกอบของสารที่ใช้เตรียม acrylamide gel 10 เปอร์เซ็นต์

น้ำกลั่น	4.80 มิลลิลิตร
acrylamide gel 30 เปอร์เซ็นต์	3.30 มิลลิลิตร
3M Tris-HCl pH 8.8	1.25 มิลลิลิตร
APS 1.5 เปอร์เซ็นต์	0.50 มิลลิลิตร
TEMED	15.00 ไมโครลิตร

ทำการเตรียมดังนี้

- ผสมน้ำกลั่น acrylamide 30 เปอร์เซ็นต์ และ 0.5 M Tris-HCl pH 8.8 เข้าด้วยกัน
- นำไปคู่อากาศออกจากสารละลายเจล โดยปั๊มความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นนาน 10 นาที
- เติมสารละลาย APS 1.5 เปอร์เซ็นต์ และ TEMED ลงในเจลที่คู่อากาศออกแล้ว เทสารละลายเจลลงระหว่างแผ่นแก้วของชุดอิเล็กโตรโฟรีซิสที่ประกอบไว้แล้ว ทิ้งไว้ให้เจลแข็งตัว ใช้เวลานานประมาณ 30 นาที จากนั้นล้างด้านบนของเจลด้วยน้ำกลั่น

1.3.5 การเตรียม native-PAGE stacking gel (Lamml, 1970 อ้างจาก กัญจน, 2539)

ตาราง 6 ส่วนประกอบของสารที่ใช้เตรียม acrylamide gel 7.5 เปอร์เซ็นต์

ส่วนประกอบของสารที่ใช้เตรียม acrylamide gel 7.5 เปอร์เซ็นต์

น้ำกลั่น	2.70	มิลลิลิตร
acrylamide 30 เปอร์เซ็นต์	0.75	มิลลิลิตร
3M Tris-HCl pH 8.8	1.25	มิลลิลิตร
APS 1.5 เปอร์เซ็นต์	0.25	มิลลิลิตร
TEMED	10.00	ไมโครลิตร

ทำการเตรียมดังนี้

- ผสมน้ำกลั่น acrylamide 30 เปอร์เซ็นต์ และ 3 M Tris-HCl pH 6.8 เข้าด้วยกัน
- นำไปดูดอากาศออกจากสารละลายเจล โดยปั๊มความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นนาน 10 นาที
- เติมสารละลาย APS 1.5 เปอร์เซ็นต์ และ TEMED ลงในเจลที่ดูดอากาศออกแล้ว เทสารละลายเจล ลงบน separating gel จากนั้นใส่ comb ลงใน gel plate ทิ้งให้เจลแข็งตัวใช้เวลาประมาณ 30 นาที จากนั้นดึง comb ออกแล้วล้างช่องเจลด้วยน้ำกลั่น ดูดน้ำกลั่นออกจากช่องเจล เพื่อเตรียมหยอดตัวอย่างเอนไซม์ลงไป

วิธีการศึกษา

การหารูปแบบไอโซไซม์ของพืชทดลองโดยใช้เทคนิคอิเล็กโตรโฟรีซิส

- นำใบอ่อนของพืชทดลองมาหั่น ใช้ตัวอย่างหนัก 1 กรัม
- เติมสารละลาย extraction buffer 800 ไมโครลิตร บดให้ละเอียดโดยใช้เครื่องบดตัวอย่างพืช บดนาน 2 นาที
- นำตัวอย่างที่ได้ไปหมุนเหวี่ยงที่ความเร็วสูง 12,000 รอบต่อนาที ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส นาน 30 นาที แยกเอาสารละลายส่วนที่ใสที่ได้ใส่ใน Eppendorf tube จากนั้นเติม sample buffer 20 ไมโครลิตร
- หยอดตัวอย่างเอนไซม์ลงในช่องเจล ที่เตรียมไว้ 25 ไมโครลิตรต่อ 1 ช่องเจล ประกอบ slab gel เข้ากับชุด electrode โดยต่อขั้วบวกเข้ากับ chamber ด้านล่าง และ ขั้วลบเข้ากับ chamber ด้านบน ผ่านกระแสไฟฟ้า โดยใช้กระแสไฟฟ้า 14 มิลลิแอมแปร์ สำหรับ stacking gel และ 26 มิลลิแอมแปร์ สำหรับ separating gel
- เมื่อสีของ bromophenol blue เคลื่อนที่ลงมาถึงปลายด้านล่างของแผ่นเจล ปิดสวิทช์ของเครื่องจ่ายกระแสไฟฟ้าจากนั้นแกะแผ่นเจลที่อยู่ระหว่างแผ่นแก้ว ออกใต้ plate
- หยดปฏิกิริยาคด้วยการล้างน้ำไหลช้า ๆ แล้วนำไปย้อมสีเอนไซม์ในเจล โดยเตรียม staining solution ของไอโซไซม์แต่ละชนิด เทลงบนเจล นำไปบ่มในที่มืด อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส ยกเว้น EST เก็บในอุณหภูมิห้อง ทิ้งไว้ประมาณ 30 นาที – 2 ชั่วโมง จนปรากฏแถบสี

การเลี้ยงไข่อ่อน (ovule) ในสภาพปลอดเชื้อ

- ตัดกลีบดอกและเกสรตัวผู้ (emasculate) ของดอกตูมที่จะบานในเช้าของอีกวัน ด้วยปากคีบ (forcep)
- ครอบดอกที่ตอนแล้วด้วยถุงกระดาษ โดยครอบหมดทั้งดอก ปิดถุงกระดาษให้มิดชิดเพื่อหลีกเลี่ยงการปนเปื้อนจากละอองเกสร จากการบินพาของลม หรือ แมลง

- คัดดอกที่เริ่มบานวันแรก (ใช้เป็นต้นพ่อ) โดยตัดในช่วงเวลาประมาณ 9.00 น. เก็บดอกไว้ในจานแก้วปิดฝา จนกว่าอับละอองเกสรแตก (ใช้เวลาประมาณ 11 ชั่วโมง)
- ในวันที่เกสรตัวเมียพร้อมรับการผสมเกสร ใช้อับละอองเกสรที่ละอองเกสรเริ่มฟูมาแตะเบาๆที่บริเวณยอดเกสรตัวเมีย ครอบดอกที่ได้รับการผสมเกสรแล้ว ด้วยถุงกระดาษอีกครั้งหลังจากที่ทำการถ่ายละอองเกสรแล้ว
- นำรังไข่ที่มีอายุตามที่กำหนดไว้หลังจากผสม มาล้างด้วยน้ำเปล่าและน้ำยาล้างจาน จากนั้นแช่ในน้ำยาคลอรอกซ์ ความเข้มข้น 10 เปอร์เซ็นต์ เป็นเวลา 15 นาที นำเข้าสู่ตู้ดูดเนื้อเยื่อ (laminar air flow) ล้างด้วยน้ำกลั่นที่ผ่านการฆ่าเชื้อแล้ว 3 ครั้งครั้งละ 5 นาที
- ผ่ารังไข่ตามรอยตะเข็บ ใช้สันมีดผ่าตัดค่อยๆ เชี่ยวไข่อ่อนออกมา จากนั้นเฉียเอา สายรก(placenta) ออกให้หมด ขั้นตอนนี้ทำภายใต้กล้อง stereo microscope
- นำไข่อ่อนมาวางบนอาหารวุ้นที่เตรียมไว้ อย่าให้ไข่อ่อนจมอยู่ใต้อาหารวุ้นทั้งหมด ปิดปากหลอดด้วยพลาสติกที่ผ่านการฆ่าเชื้อแล้ว

วิธีการทดสอบความงอกของหลอดละอองเกสรโดยวิธี fluorescence microscope technique (Kho and Baer, 1968)

- ทำหมันดอกตูมของต้นแม่โดยดิ่งก๊ิบดอกและเกสรตัวผู้ออก คลุมดอกที่ตัดเกสรตัวผู้แล้วด้วยถุงกระดาษและปิดปากถุงกระดาษให้แน่นเพื่อป้องกันการปนเปื้อนหลอดละอองเกสรอื่น
- ทำการผสมเกสรในวันที่เกสรตัวเมียพร้อมโดยใช้อับละอองเกสรที่ละอองเกสรเริ่มฟูมาแตะเบาๆบริเวณยอดเกสรตัวเมีย
- คัดดอกที่ได้รับการผสมเกสรแล้ว มาเก็บไว้ในจานแก้วที่บรรจุสารละลายโปแตสเซียมไดโครเมต ($K_2Cr_2O_7$) อิ่มตัวเพื่อให้บรรยากาศในจานแก้วมีความชื้นสัมพัทธ์ 98 เปอร์เซ็นต์ ซึ่งเป็นความชื้นที่เหมาะสมสำหรับการงอกของหลอดเรณู เก็บไว้ที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 24 ชั่วโมง
- จากนั้นนำดอกมาคั้มในสารละลายไฮดรอกไซด์ ความเข้มข้น 1 N ที่อุณหภูมิ 60 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 30 นาที

- เทศารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ออกให้หมด ล้างด้วยน้ำกลั่น 1 ครั้ง จากนั้นนำดอกออกจากสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ มาวางไว้บนแผ่นสไลด์หยด สารละลาย aniline blue 0.2 เปอร์เซ็นต์ ที่ละลายใน K_3PO_4 2 เปอร์เซ็นต์ ปิดสไลด์แล้วกดเบา
- นำสไลด์ที่เตรียมไว้ไปตรวจภายใต้กล้องจุลทรรศน์ โดยใช้แสง fluorescence

1.4 วิธีการวิจัย

การทดลองที่ 1 การผสมข้ามสกุลระหว่างว่านนางคุ้มกับไม้ดอกประเภทหัวสีสกุล
การทดลองนี้แบ่งเป็น 2 การทดลองย่อย คือ

การทดลองที่ 1.1 รูปแบบของไอโซไซม์ของพืชทดลองโดยใช้เทคนิคทางอิเล็กโทรโฟรีซิส

วัตถุประสงค์ในการทดลอง

เพื่อศึกษารูปแบบของไอโซไซม์ที่เป็นเอกลักษณ์ของพืชทดลองแต่ละชนิดเพื่อใช้เป็นมาตรฐานการเปรียบเทียบรูปแบบแถบสี

วิธีการทดลอง

หารูปแบบไอโซไซม์ของ ว่านนางคุ้ม ว่านมหาลาก ว่านแสงอาทิตย์ ว่านสีทศพันธุ์พื้นเมือง สีชมพู สีแดง สีส้ม บัวดินสีชมพูดอกใหญ่ สีชมพูดอกเล็ก สีเหลือง และ สีเหลืองอ่อน โดยใช้ เอนไซม์ 6 ชนิด คือ alcohol dehydrogenase (ADH), aldolase (ALD), diaphorase (DIP), esterase (EST), glutamate oxaloacetate transaminase (GOT) และ malate dehydrogenase (MDH) ทำชนิดละ 5 ต้น และทำการทดลองซ้ำกรรมวิธีละ 2 ครั้ง

การบันทึกผลการทดลอง

1. บันทึกรูปแบบของไอโซไซม์ที่ได้ นำมาประเมินผลโดยวัดระยะทางของแถบสีของไอโซไซม์ และระยะทางสารตัวอย่าง
 $R_f = \text{ระยะทางการเคลื่อนที่ของแถบสี} / \text{ระยะทางการเคลื่อนที่ของ bromophenol blue}$

2. เขียนแผนภาพไอโซไซม์ (zymogram)

การทดลองที่ 1.2 การผสมข้ามสกุลระหว่างวานนางคุ่มกับไม้ดอกประเภทหัวสีสกุล

วัตถุประสงค์ในการทดลอง

เพื่อศึกษาผลของการผสมข้ามสกุลของวานนางคุ่ม กับ วานมหาลาก วานแสงอาทิตย์ วานสีทศพันธุ์พื้นเมืองสีชมพู สีแดง สีส้ม บัวคินสีชมพูดอกใหญ่ สีชมพูดอกเล็ก สีเหลือง และสีเหลืองอ่อน

วิธีการทดลอง

ทำการถ่ายละอองเกสรของไม้ดอกประเภทหัวทั้งห้าสกุล ตามตาราง 7 รวมทั้งหมด 18 คู่ผสม ทำการผสมคู่ผสมละ 15 ดอก (ซ้ำ) นำไข่อ่อน (ovule) อายุ 5 วัน หลังจากผสมเกสร เลี้ยงในอาหารสูตร MS ที่เติม casein hydrolysate 300 มิลลิกรัม/ลิตร

การบันทึกผลการทดลอง

1. บันทึกจำนวนวันที่ดอกบาน ความพร้อมของเกสรตัวผู้เกสรตัวเมีย และอายุฝักหลังการผสม
2. ใช้เทคนิคอิเล็กโตโฟรีซิสยืนยันการเป็นลูกผสม โดย นำรูปแบบไอโซไซม์ของต้นที่ได้จากการผสมและเลี้ยงในสภาพปลอดเชื้อ เทียบกับรูปแบบไอโซไซม์ของต้นพ่อแม่

ตาราง 7 แสดงคุณสมบัติของไม้ดอกประเภทหัวห้าสกุล

คุณสมบัติของ ไม้ดอกประเภทหัวห้าสกุล	
ว่านนางคุ้ม	× ว่านมหาลาภ
ว่านมหาลาภ	× ว่านนางคุ้ม
ว่านนางคุ้ม	× ว่านแสงอาทิตย์
ว่านแสงอาทิตย์	× ว่านนางคุ้ม
ว่านนางคุ้ม	× ว่านสี่ทิศพันธุ์พื้นเมืองสีชมพู
ว่านสี่ทิศพันธุ์พื้นเมืองสีชมพู	× ว่านนางคุ้ม
ว่านนางคุ้ม	× ว่านสี่ทิศพันธุ์พื้นเมืองสีแดง
ว่านสี่ทิศพันธุ์พื้นเมืองสีแดง	× ว่านนางคุ้ม
ว่านนางคุ้ม	× ว่านสี่ทิศพันธุ์พื้นเมืองสีส้ม
ว่านสี่ทิศพันธุ์พื้นเมืองสีส้ม	× ว่านนางคุ้ม
ว่านนางคุ้ม	× บัวดินสีชมพูดอกใหญ่
บัวดินสีชมพูดอกใหญ่	× ว่านนางคุ้ม
ว่านนางคุ้ม	× บัวดินสีชมพูดอกเล็ก
บัวดินสีชมพูดอกเล็ก	× ว่านนางคุ้ม
ว่านนางคุ้ม	× บัวดินสีเหลืองอ่อน
บัวดินสีเหลืองอ่อน	× ว่านนางคุ้ม
ว่านนางคุ้ม	× บัวดินสีเหลือง
บัวดินสีเหลือง	× ว่านนางคุ้ม

การทดลองที่ 2 ความเข้มข้นของ casein hydrolysate ที่มีผลต่อการเจริญของไข่อ่อน (ovule) ว่านนางค่อมเมื่อเลี้ยงในสภาพปลอดเชื้อ

วัตถุประสงค์

เพื่อศึกษาอิทธิพลของ casein hydrolysate ต่อการเจริญของไข่อ่อนที่ได้รับการผสมแล้วของ ว่านนางค่อม

วิธีการทดลอง

การทดลองนี้วางแผนแบบปัจจัยร่วมในสูตรสมบูรณ์ (factorial in CRD) โดยมีปัจจัยทดลอง 2 ปัจจัย คือ casein hydrolysate ที่ระดับความเข้มข้น 0, 100, 250 และ 500 มิลลิกรัม/ลิตร โดยทดลองร่วมกับอายุของไข่อ่อนที่ 3, 5, 7 และ 9 วันหลังจากทำการผสมเกสร รวมเป็น 16 กรรมวิธี กรรมวิธีละ 10 ซ้ำ การทดลองนี้แยกการทดลองย่อยกับ 4 คู่ผสม คือ ว่านนางค่อม กับ ว่านแสงอาทิตย์ และ ว่านสีทศพันธุ์พื้นเมืองสีชมพู สีแดง สีส้ม

การบันทึกผลการทดลอง

ทำการบันทึกผลดังนี้

1. เปอร์เซ็นต์การรอดตาย จำนวนวันที่เริ่มเกิดการเปลี่ยนแปลง และจำนวนวันที่เริ่มเกิดใบ
2. การเปลี่ยนแปลงภายในของไข่อ่อนจากการนำเนื้อเยื่อตั้งแต่เริ่มเลี้ยงไปศึกษาทางเนื้อเยื่อวิทยา
3. เปรียบเทียบรูปแบบไอโซไซม์ จากใบของต้นลูกผสมกับ ต้นพ่อแม่
4. ศึกษาการงอกของหลอดละอองเกสร ในก้านชูเกสรตัวเมียของดอกที่ได้รับการผสมของแต่ละคู่ผสม ใช้วิธีการตรวจสอบภายใต้กล้อง fluorescence microscope