

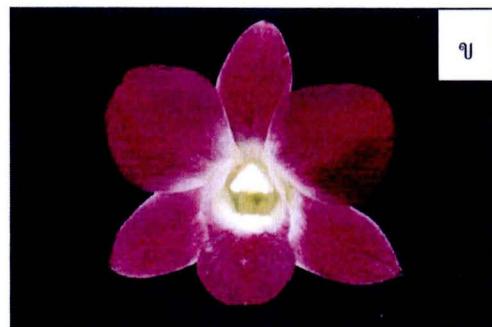
บทที่ 3

ขั้นตอนการดำเนินงานวิจัย

3.1 การทดลองที่ 1 ผลของน้ำตาลทรีฮาโลสและน้ำตาลซูโครสต่อคุณภาพและอายุการปักแจกันของดอกกล้วยไม้สกุลหวาน

3.1.1 การเตรียมวัสดุทดลอง

ทำการเก็บเกี่ยวช่อดอกกล้วยไม้สกุลหวานในช่วงฤดูหนาวในเดือนพฤษภาคม พ.ศ.2553 จากสวนเกษตรกร ในเขตอำเภอคำเนินสะพาน จังหวัดราชบุรี จำนวน 5 สายพันธุ์ ได้แก่ *Dendrobium ‘Red Sonia’* (ดอกตูม 4 ดอกและดอกบาน 5 ดอก), *Dendrobium ‘Big White Jumbo’* (ดอกตูม 6 ดอก และดอกบาน 6 ดอก), *Dendrobium ‘Miss Teen’* (ดอกตูม 4 ดอกและดอกบาน 4 ดอก), *Dendrobium ‘Queen Pink’* (ดอกตูม 4 ดอกและดอกบาน 4 ดอก) และ *Dendrobium ‘Yunan’* (ดอกตูม 6 ดอกและดอกบาน 7 ดอก) และขนส่งโดยรถตู้ปรับอากาศมายังห้องปฏิบัติการสาขาวิชาเทคโนโลยีห้องการเก็บเกี่ยว มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี วิทยาเขตบางบุ่นเทียน นำมาคัดเลือกดอกที่ไม่มีบาดแผล ไม่มีรอยชำรุด และไม่มีการเข้าทำลายของโรค จากนั้นนำช่อดอกกล้วยไม้ที่ได้มาตัดปลายก้านช่อดอกได้น้ำให้มีความยาว 15 เซนติเมตร เพื่อนำไปใช้ในการทดลองต่อไป





รูปที่ 3.1 ดอกกล้วยไม้สกุลหวาย 5 สายพันธุ์ คือ ‘Red Sonia’(ก) ‘Queen Pink’(ง) ‘Miss Teen’(ค)
‘Big White Jumbo’(จ) และ ‘Yunan’(จ)

3.1.2 วิธีการทดลอง

นำช่อดอกกล้วยไม้ที่เตรียมได้จากขั้นตอนในข้อ 3.1.1 ปักลงในน้ำยาปักเจกันต่างๆ วางไว้ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส ภายใต้สภาพแสงธรรมชาติ โดยแบ่งการทดลองออกเป็นทรีทเม้นต์ ดังนี้

ทรีทเม้นต์ที่ 1 ปักในน้ำกลั่น (Control)

ทรีทเม้นต์ที่ 2 ปักในสารละลายน้ำตาลซูโครส ความเข้มข้น 1 เปอร์เซ็นต์ ร่วมกับ 8-HQS ความเข้มข้น 200 มิลลิกรัมต่อลิตร

ทรีทเม้นต์ที่ 3 ปักในสารละลายน้ำตาลซูโครส ความเข้มข้น 2 เปอร์เซ็นต์ ร่วมกับ 8-HQS ความเข้มข้น 200 มิลลิกรัมต่อลิตร

ทรีทเม้นต์ที่ 4 ปักในสารละลายน้ำตาลทรีชาโลส ความเข้มข้น 1 เปอร์เซ็นต์ ร่วมกับ 8-HQS ความเข้มข้น 200 มิลลิกรัมต่อลิตร

ทรีทเม้นต์ที่ 5 ปักในสารละลายน้ำตาลทรีชาโลส ความเข้มข้น 1 เปอร์เซ็นต์ ร่วมกับ 8-HQS ความเข้มข้น 200 มิลลิกรัมต่อลิตร

วางแผนการทดลองแบบ Completely Randomized Design โดยแต่ละชุดการทดลองมีจำนวน 10 ช้ำ โดย 1 ช่อ เท่ากับ 1 ช้ำ ทำการบันทึกผลการทดลองทุก 2 วัน ดังนี้

3.1.3 การบันทึกผลการทดสอบ

3.1.3.1 อายุการปักแจกัน

เกณฑ์ในการกำหนดอายุการปักแจกันคือ เมื่อจำนวนดอกคุณและดอกบานในแต่ละช่องดอก เกิดอาการเสื่อมสภาพ เช่น ดอกคุณกว่า ดอกเหี่ยว หรือดอกร่วง มากกว่า 50 เปอร์เซ็นต์ ของจำนวนดอกทั้งหมดในช่องดอก ถือว่าหมดอายุการปักแจกัน

3.1.3.2 น้ำหนักสดของช่องดอก

ชั่งน้ำหนักช่องดอกกล้วงไม้ในแต่ละวัน นำค่าที่อ่านได้มาคำนวณเป็นเปอร์เซ็นต์ของน้ำหนักสด

$$\text{น้ำหนักสดของช่องดอก} (\text{เปอร์เซ็นต์}) = \frac{\text{น้ำหนักดอกวันหลัง} \times 100}{\text{น้ำหนักดอกวันแรก}}$$

3.1.3.3 การบานของดอกคุณ

นับจำนวนดอกคุณที่บานเพิ่มขึ้นในแต่ละวัน และนำมาคำนวณเป็นเปอร์เซ็นต์การบานของดอกคุณ

$$\text{การบานของดอกคุณ} (\text{เปอร์เซ็นต์}) = \frac{\text{จำนวนดอกคุณที่บาน} \times 100}{\text{จำนวนดอกคุณทั้งหมด}}$$

3.1.3.4 การเหี่ยวของดอก

นับจำนวนดอกเหี่ยว (ลักษณะดอกเริ่มหุบลง เส้นท่อลำเลียงน้ำและอาหารปราภกษัชเจน ก้านดอกโคงงอเล็กน้อย) เพิ่มขึ้นในแต่ละวัน และนำมาคำนวณเป็นเปอร์เซ็นต์การเหี่ยวของดอก

$$\text{การเหี่ยวของดอก} (\text{เปอร์เซ็นต์}) = \frac{\text{จำนวนดอกเหี่ยวทั้งหมด} \times 100}{\text{จำนวนดอกทั้งหมด}}$$

3.1.3.5 การหลุดร่วงของดอก

นับจำนวนดอกร่วงเพิ่มขึ้นในแต่ละวัน และนำมาคำนวณเป็นเปอร์เซ็นต์การร่วงของดอก

$$\text{การร่วงของดอก} (\text{เปอร์เซ็นต์}) = \frac{\text{จำนวนดอกร่วงทั้งหมด} \times 100}{\text{จำนวนดอกทั้งหมด}}$$

3.1.3.6 การเสื่อมสภาพของช่องดอก

นับจำนวนดอกเหี่ยวและร่วงเพิ่มขึ้นในแต่ละวัน และนำมาคำนวณเป็นเปอร์เซ็นต์การเสื่อมสภาพของช่องดอก

$$\text{การเสื่อมสภาพของช่องดอก} (\text{เปอร์เซ็นต์}) = \frac{\text{จำนวนดอกเหี่ยวและร่วงทั้งหมด} \times 100}{\text{จำนวนดอกทั้งหมดต่อช่อง}}$$

3.2 การทดลองที่ 2.1 เปรียบเทียบประสิทธิภาพการใช้น้ำตาลทรีฮาโลสและน้ำตาลซูโคร์สกับน้ำยาปักแจกันสูตรทางการค้าต่อคุณภาพและอายุการปักแจกันของดอกกล้วยไม้สกุลหวานสายพันธุ์ ‘Yunan’

การทดลองนี้ได้เลือกสายพันธุ์ของดอกกล้วยไม้สกุลหวานที่ตอบสนองต่อน้ำยาปักแจกันชนิดต่างๆ ดีที่สุดจากการทดลองที่ 1 คือดอกกล้วยไม้สกุลหวานสายพันธุ์ Yunan เนื่องจากดอกกล้วยไม้สายพันธุ์ Yunan มีอายุการปักแจกันได้นานที่สุด และเลือกใช้สารละลายน้ำตาลทรีฮาโลสและน้ำตาลซูโคร์ส ความเข้มข้น 2 เปอร์เซ็นต์ เนื่องจากมีประสิทธิภาพสามารถยืดอายุการใช้งานช่องดอกกล้วยไม้ดีที่สุด เพื่อนำมาเปรียบเทียบกับการใช้น้ำยาปักแจกันสูตรทางการค้า

3.2.1 การเตรียมวัสดุทดลอง

ทำการเก็บเกี่ยวช่องดอกกล้วยไม้สกุลหวานสายพันธุ์ ‘Yunan’ ที่มีดอกตูม 4 ดอกและดอกบาน 5 ดอก ช่วงฤดูร้อนในเดือนเมษายน พ.ศ. 2554 จากสวนเกษตรกรในอำเภอคำเนินสะครวก จังหวัดราชบุรี และขนส่งโดยรถตู้ไปยังภาคมากขึ้นห้องปฏิบัติการสาขาวิชาเทคโนโลยีหลังการเก็บเกี่ยว มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี วิทยาเขตบางขุนเทียน และคัดเลือกดอกที่ไม่มีบาดแผล ไม่มีรอยชำรุด และไม่มีการเข้าทำลายของโรค จากนั้นนำช่องดอกกล้วยไม้ที่ได้มาตัดปลายก้านช่องดอกให้น้ำให้มีความยาว 15 เซนติเมตร แล้วนำไปใช้ในการทดลองต่อไป

3.2.2 วิธีการทดลอง

นำช่องดอกกล้วยไม้ที่เตรียมได้จากขั้นตอนในข้อ 3.2.1 ปักลงในน้ำยาปักแจกันต่างๆ วางไว้ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส ภายใต้สภาพแสงธรรมชาติ โดยแบ่งการทดลองออกเป็นทรีเมนต์ ดังนี้

ทรีเมนต์ที่ 1 ปักในน้ำกลั่น (Control)

ทรีเมนต์ที่ 2 ปักในสารละลายน้ำตาลซูโคร์ส ความเข้มข้น 200 มิลลิกรัมต่อลิตร

ทรีเมนต์ที่ 3 ปักในสารละลายน้ำตาลซูโคร์ส ความเข้มข้น 2 เปอร์เซ็นต์ ร่วมกับ 8-HQS ความเข้มข้น 200 มิลลิกรัมต่อลิตร

ทรีเมนต์ที่ 4 ปักในสารละลายน้ำตาลทรีฮาโลส ความเข้มข้น 2 เปอร์เซ็นต์ ร่วมกับ 8-HQS

ความเข้มข้น 200 มิลลิกรัมต่อลิตร

ทรีเมนต์ที่ 5 ปักในน้ำยาปักแจกันสูตรทางการค้าชนิด A[®] (น้ำตาลกลูโคส ร่วมกับ Citric Acid)

ทรีเมนต์ที่ 6 ปักในน้ำยาปักแจกันสูตรทางการค้าชนิด B[®] (น้ำตาล ร่วมกับ Citric Acid)

วางแผนการทดลองแบบ Completely Randomized Design โดยแต่ละชุดการทดลองมีจำนวน 10 ชุด โดย 1 ชุด เท่ากับ 1 ชั้น

3.2.3 การบันทึกผลการทดลอง

ติดตามการเปลี่ยนแปลงทุก 2 วัน โดยบันทึกผลการทดลอง เช่นเดียวกับการทดลองที่ 1 ข้อที่ 3.1.3.1 ถึง ข้อ 3.1.3.6

3.2.3.1 อัตราการคูณน้ำ

วัดโดยการดึงก้านดอกให้เห็นอีระดับน้ำกลั่นหรือสารละลายในหลอด แล้วอ่านค่าปริมาตรของระดับน้ำกลั่นหรือสารละลายที่ดอกกลวยไม้คูณไปใช้มีหน่วยเป็นมิลลิลิตร

$$\text{อัตราการคูณน้ำ} = \frac{\text{ปริมาณน้ำยาปักเจกันวันก่อน}}{\text{ปริมาณน้ำยาปักเจกันวันหลัง}}$$

3.2.3.2 ปริมาณเชื้อจุลินทรีย์ทั้งหมดในน้ำยาปักเจกัน (ดัดแปลงมาจาก สุกัญญา เอี่ยมละอ, 2548)

ทำการวิเคราะห์ปริมาณเชื้อจุลินทรีย์ในน้ำยาปักเจกัน โดยนำช่องออกกลวยไม้จำนวน 5 ช่อง ปักในขวดแก้วขนาด 500 มิลลิลิตร ใส่น้ำยาปักเจกัน 200 มิลลิลิตร หลังจากนั้นทำการเก็บตัวอย่างโดยคูณน้ำยาปักเจกันปริมาตร 1 มิลลิลิตร มาทำการวิเคราะห์ปริมาณเชื้อจุลินทรีย์ โดยคูณน้ำยาปักเจกันปริมาตร 0.2 มิลลิลิตรเทลงบนอาหารเลี้ยงเชื้อจุลินทรีย์ Nutrient Agar (NA) หลังจากนั้นทำการเกลี่ยน้ำยาปักเจกันให้ทั่วบนอาหารเลี้ยงเชื้อจุลินทรีย์ จนกระทั่งบนอาหารเลี้ยงเชื้อแห้ง และนำอาหารเลี้ยงเชื้อที่ได้เก็บที่ดูบ่มเชื้ออุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 24 ชั่วโมง จากนั้นทำการนับเชื้อจุลินทรีย์ ซึ่งปริมาณเชื้อจุลินทรีย์บนอาหารเลี้ยงเชื้อควรมีประมาณ 30 – 300 โคลoni (ถ้ามีปริมาณเชื้อจุลินทรีย์เกินจำนวนให้ทำการ Dilution น้ำยาปักเจกัน โดยใช้น้ำกลั่นที่ผ่านการฆ่าเชื้อปริมาตร 9 มิลลิลิตรผสมกับน้ำยาปักเจกันปริมาตร 1 มิลลิลิตร ก่อนนำไปเลี้ยงบนอาหารเลี้ยงเชื้อ) ทำการวิเคราะห์ทุกๆ 7 วัน

สูตรการคำนวณ

$$\text{จำนวนเชื้อจุลินทรีย์} = \frac{\text{ปริมาณเชื้อจุลินทรีย์}}{\text{Dilution}} \times \text{Dilution}$$

$$\text{จำนวนเชื้อจุลินทรีย์ที่ได้มาคำนวณ} \text{ และรายงานผลในหน่วย Log CFU/ml}$$

3.2.3.3 อัตราการหายใจและการผลิตเอทิลีน

เตรียมช่องออกกลวยไม้สกุลหวาย ‘Yunan’ จำนวน 3 ช่อง ทำการซั่งน้ำหนัก หลังจากนั้นบรรจุลงในกล่องพลาสติกขนาด $15 \times 20 \times 40$ เซนติเมตร ทำการปิดฝากล่องให้สนิทเก็บไว้ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียสเป็นเวลา 3 ชั่วโมง สำหรับการวิเคราะห์ปริมาณ CO_2 ทำการสูมเก็บตัวอย่างก้าชปริมาณ 1

มิลลิลิตร ฉีดเข้าเครื่อง Gas Chromatograph (Shimadzu รุ่น GC-8A) ชนิด Thermal Conductivity Detector (TCD) ที่มี Column ชนิดท่อเหล็กไร้สนิม เส้นผ่านศูนย์กลางภายใน 3 มิลลิเมตร และเส้นผ่านศูนย์กลางภายนอก 4 มิลลิเมตร ยาว 1.5 เมตร ภายในบรรจุด้วย Porapak Q 80-100 Mesh ซึ่งมี Helium เป็น carrier ค่าที่วิเคราะห์ได้มีหน่วยเป็นเบอร์เซ็นต์การบ่อน้ำออกไซด์ หลังจากนั้นนำค่าที่วัดได้ไปคำนวณอัตราการหายใจ แสดงผลในหน่วย mg CO₂/kg.hr

สูตรที่ใช้ในการคำนวณ

$$\text{CO}_2 \text{ Production (mg CO}_2/\text{kg.hr)} = \frac{\text{void} \times (\text{CO}_2 - 0.03)}{100 \times g \times t} \times 22.4 (1 + T/273)$$

กำหนดให้

void	=	ปริมาตรที่วางในกล่อง (มิลลิลิตร)
CO ₂	=	ปริมาณก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์ที่วัดได้ (ร้อยละ)
g	=	น้ำหนักพริกซ์ฟ้า (กิโลกรัม)
t	=	เวลาที่ปีกกล่อง (ชั่วโมง)
T	=	อุณหภูมิ (องศาเซลเซียส)

สำหรับการวิเคราะห์ปริมาณเอ็ธิลีนทำการสูมตัวอย่างก๊าซปริมาตร 1 มิลลิลิตร ฉีดเข้าเครื่อง Gas Chromatograph (Shimadzu รุ่น GC-8A) ติดตั้งด้วย flame ionization detector (FID) และใช้คอลัมน์ชนิด Porapak Q Mesh 60-80 โดยมี N₂ เป็น Carrier gas ค่าที่วัดได้มีหน่วยเป็น ppm แล้วนำค่าที่อ่านได้จากเครื่องไปคำนวณค่าอัตราการผลิตเอ็ธิลีน ซึ่งมีหน่วยเป็น $\mu\text{l C}_2\text{H}_4/\text{kg.hr}$

สูตรที่ใช้ในการคำนวณ

$$\text{C}_2\text{H}_4 \text{ Production } (\mu\text{l C}_2\text{H}_4/\text{kg.hr}) = \frac{X \times Y}{\text{Product wt. (kg)} \times T (\text{h})}$$

กำหนดให้

X	=	ปริมาณก๊าซเอ็ธิลีน (ppm)
Y	=	<u>V-W</u> = ปริมาตรช่องว่าง (L)
		1000
V	=	ปริมาตรภาชนะบรรจุ (ml)
W	=	น้ำหนักตัวอย่าง (kg)
T	=	เวลาในการกักตัวอย่าง (h)

3.3 การทดลองที่ 2.2 ศึกษาคิจกรรมของเอนไซม์อินเวร์เทสในดอกตูมและดอกบานของช่องช่องช่องดอกกล้วยไม้สกุลหวายสายพันธุ์ ‘Yunan’

3.3.1 การเตรียมวัสดุทดลอง

ทำการเก็บเกี่ยวช่องช่องช่องดอกกล้วยไม้สายพันธุ์ ‘Yunan’ ที่มีดอกตูม 4 朵 และดอกบาน 4 朵 ในเดือน มิถุนายน พ.ศ. 2554 จากสวนเกษตรกร ในอำเภอคำเนินสะควก จังหวัดราชบุรี และขนส่งโดยรถตู้ปรับ อากาศมาซึ่งห้องปฏิบัติการสาขาวิชาเทคโนโลยีหลังการเก็บเกี่ยว มหาวิทยาลัยเทคโนโลยีพระจอมเกล้า ชลบุรี วิทยาเขตบางขุนเทียน และคัดเลือกดอกที่ไม่มีบาดแผล ไม่มีรอยชำ และไม่มีการเข้าทำลายของ โรค จากนั้นนำช่องช่องช่องดอกกล้วยไม้ที่ได้มาตัดปลายก้านช่องช่องดอกให้น้ำให้มีความยาว 15 เซนติเมตร แล้ว นำไปใช้ในการทดลองต่อไป

3.3.2 วิธีการทดลอง

นำช่องช่องช่องดอกกล้วยไม้ที่เตรียมได้จากขั้นตอนในข้อ 3.3.1 ปักลงในน้ำยาปักแจกันต่างๆ วางไว้ที่อุณหภูมิ 25 องศาเซลเซียส ภายใต้สภาพแสงธรรมชาติ โดยแบ่งการทดลองออกเป็นทรีพเมนต์ ดังนี้

ทรีพเมนต์ที่ 1 ปักในน้ำกลั่น (Control)

ทรีพเมนต์ที่ 2 ปักในสารละลายน้ำตาลซูโคส ความเข้มข้น 2 เปอร์เซ็นต์ ร่วมกับ 8-HQS ความ เข้มข้น 200 มิลลิกรัมต่อลิตร

ทรีพเมนต์ที่ 3 ปักในสารละลายน้ำตาลทรีชาโลส ความเข้มข้น 2 เปอร์เซ็นต์ ร่วมกับ 8-HQS ความเข้มข้น 200 มิลลิกรัมต่อลิตร

ทรีพเมนต์ที่ 4 ปักในน้ำยาปักแจกันสูตรทางการค้าชนิด A[®] (น้ำตาลกลูโคส ร่วมกับ Citric Acid)

วางแผนการทดลองแบบ Completely Randomized Design โดยแต่ละชุดการทดลองมีจำนวน 3 ช้อน โดย 1 ช้อน เท่ากับ 1 ช้อน ทำการสุ่มตัวอย่างดอกกล้วยไม้ดอกตูมตำแหน่งที่ 1 และ 2 ถัดจากดอกบาน และดอกบานตำแหน่งที่ 3 และ 4 จากปลายช่องช่องดอก ในวันที่ 0 1 3 5 และ 9 เพื่อวิเคราะห์กิจกรรม เอนไซม์อินเวร์เทสดังนี้

3.3.3 สกัดและวิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์อินเวอร์เทส (ดัดแปลงจากวิธีของ Pramanik และคณะ , 2004)

ก. การเตรียมถุงไนโตรเจน

นำถุงไนโตรเจนที่ใส่ในน้ำกลั่นทึบไว้เป็นเวลา 4 ชั่วโมง จากนั้นนำไปต้มในน้ำเดือดโดยเติม EDTA ปริมาตร 0.293 กรัมต่อน้ำ 1 ลิตร แล้วถางด้วยน้ำกลั่นอีก 5 ครั้ง (ถ้ายังไม่ใช้ทันทีให้แช่ในน้ำกลั่น)

ข. การสกัดตัวอย่าง

นำตัวอย่างดอกกล้วยไม้หนัก 2 กรัม ซึ่งแยกตามตำแหน่งดอกตูมและดอกบาน จากนั้นเติม polyvinylpolypyrrolidone (PVPP) ความเข้มข้น 1 เปอร์เซ็นต์ และเติมบัฟเฟอร์ citrate-phosphate (C-P buffer) ความเข้มข้น 0.2 มิลลิโนลาร์ (pH 5.0) ปริมาตร 10 มิลลิลิตร นำมาปั่นละเอียดด้วยเครื่อง homogenizer จากนั้นกรองด้วยผ้ากรอง 3 ชั้น แล้วนำไปปั่นให้เยิ่งด้วยความเร็ว $11,000 \times g$ เป็นเวลา 10 นาที ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส นำตัวกอนที่ได้มาทำการสกัดโดยเติม NaCl C-P buffer ความเข้มข้น 2 มิลลิโนลาร์ ปริมาตร 10 มิลลิลิตร ตั้งทึบไว้ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 24 ชั่วโมง โดยขยายเป็นระยะๆ จากนั้นนำส่วนไขมันใส่ในถุงไนโตรเจน ทำการแช่ใน C-P buffer ความเข้มข้น 0.2 มิลลิโนลาร์ (pH 5.0) (ที่เจือจางแล้ว 40 เท่า) เป็นเวลา 12 ชั่วโมง ได้ส่วน cell wall invertase (ขั้นตอนทั้งหมดทำที่อุณหภูมิ 0-4 องศาเซลเซียส)

ค. วิเคราะห์กิจกรรมของเอนไซม์อินเวอร์เทส

นำเอนไซม์ที่สกัดได้ปริมาตร 0.1 มิลลิลิตร เติม C-P buffer ความเข้มข้น 0.2 มิลลิโนลาร์ (pH 5.0) ปริมาตร 0.8 มิลลิลิตร และนำตาลซูโครส ความเข้มข้น 0.5 มิลลิโนลาร์ ปริมาตร 0.1 มิลลิลิตร จากนั้นนำมา incubate ที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 15 นาที และนำตัวอย่างมาปรับ pH ให้เป็นกลางด้วย NaOH 1.0 N หรือ HCl 1.0 N หลังจากนั้นนำไปวิเคราะห์น้ำตาลรีดิวช์ตามวิธีการของ Nelson (Hodge and Hofreiter, 1962) โดยวัดค่าการดูดกลืนแสง (absorbance) ที่ความยาวคลื่น 540 นาโนเมตร

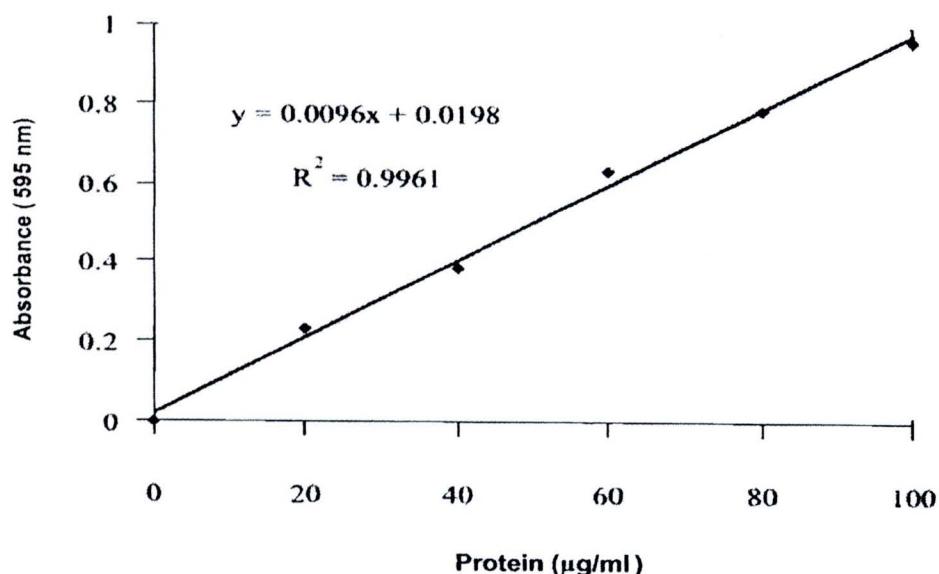
วิเคราะห์น้ำตาลรีดิวช์ตามวิธีการของ Nelson (Hodge and Hofreiter, 1962)

การวิเคราะห์ปริมาณน้ำตาลรีดิวช์ (reducing sugar) ประกอบด้วย C-P buffer ความเข้มข้น 0.2 มิลลิโนลาร์ (pH 5.0) และสารละลายดี-กลูโคส (D-glucose) ความเข้มข้น 0.00-0.04 เปอร์เซ็นต์ (เพื่อทำกราฟมาตรฐาน) ส่วนการวิเคราะห์ตัวอย่างให้ดูดสารละลายปริมาตร 1 มิลลิลิตร (จากข้อ 3.3.3 ก.) จากนั้นเติม Nelson's alkaline copper reagent 1 มิลลิลิตร เขย่าให้เข้ากัน แล้วปิดด้วยแผ่น

อะลูมิเนียมฟอยด์ นำไปปั่นใน water bath อุณหภูมิ 100 องศาเซลเซียส นาน 15 นาที จากนั้นนำไปทำให้เข็น แล้วเติมสารละลาย arsenomolybdic acid reagent 1 มิลลิลิตร เผ่าไห้ตะกอนของ Cu_2O ละลายหมด ทำการปรับปริมาตรเป็น 12.5 มิลลิลิตร ด้วยน้ำกลั่นและเบเย่าให้เข้ากัน ตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้อง 30 นาที นำสารละลายที่ได้ไปอ่านค่าการดูดกลืนแสงจากเครื่อง Spectrophotometer (Spectronic Unicam Genesys 10 UV) ที่ความยาวคลื่น 540 นาโนเมตร

วิเคราะห์ปริมาณโปรตีน ตามวิธีของ Bradford (1976)

ดูดสารละลายยอนไนเมที่สกัดได้จากถุงไอลซ์ปริมาตร 1 มิลลิลิตร ใส่ในหลอดทดลอง จากนั้นเติมสารละลาย Coomassie Brilliant Blue G-250 ความเข้มข้น 0.0125 เปอร์เซ็นต์ ปริมาตร 4 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากัน ตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 5-60 นาที จากนั้นนำไปวัดค่าการดูดกลืนแสง ที่ความยาวคลื่น 595 nm ด้วยเครื่อง UV-240 Spectrophotometer โดยเปรียบเทียบกับกราฟมาตรฐานของ Bovine Serum Albumin (BSA) ความเข้มข้น 0-100 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร



รูปที่ 3.2 กราฟโปรตีนมาตรฐานกับค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 595 นาโนเมตร