

บทที่ 3
วิธีการดำเนินการวิจัย



1. วัสดุ อุปกรณ์และเครื่องมือ

1.1 วัสดุคุณภาพในการทดลอง

1.1.1 กำมะถันเทคเหลืองทึ้งจากโรงงานแปรรูปมะเขือเทศเข้มข้น บริษัท ศรีเชียงใหม่ อุตสาหกรรม จำกัด จังหวัดหนองคาย

1.1.2 มะเขือเทศสดชนิดลูกใหญ่ ซึ่งมาจากตลาดห้องถินใน จ.ขอนแก่น เลือกมะเขือเทศสุก ที่มีสีแดงจัด น้ำหนักผลประมาณ 70-80 กรัม

1.2 สารเคมี

1.2.1 โซเดียมไฮดรอกไซด์ (Sodium hydroxide) บริษัท Ajax Finechem ประเทศไทยอสเตรีย

1.2.2 ไฮdroคลอริก (Hydrochloric acid) บริษัท Merck ประเทศไทยเยอรมัน

1.2.3 กรด硼ิก (Boric acid) บริษัท Fisher Scientific ประเทศไทยเยอรมัน

1.2.4 ปิโตรเลียมอีเทอร์ (Petroleum ether) บริษัท Fisher Scientific ประเทศไทยอังกฤษ

1.2.5 กรดซัลฟิวริก (Sulfuric acid) บริษัท Merck ประเทศไทยเยอรมัน

1.2.6 สารป้องกันการเกิดฟอง (antifoam) บริษัท Fluka ประเทศไทยสวิตเซอร์แลนด์

1.2.7 เอทานอล Commercial Grade ประเทศไทย

1.2.8 อะซิโตน (Acetone) บริษัท วิทยาครम ประเทศไทย

1.2.9 ชุดวิเคราะห์ไขอาหารรวม (total dietary fibre Assay kit) บริษัท Megazyme ประเทศไทยไอร์แลนด์

1.2.10 แมกนีเซียมคาร์บอเนต (Magnesium carbonate) บริษัท Sigma-Aldrich Laborchemikalien GmbH ประเทศไทยเยอรมัน

1.2.11 เฮกเซน (Hexane) Commercial Grade บริษัท ชินซ ไซเอนซ ประเทศไทย

1.2.12 เอทิลอะซีเตต (Ethyl acetate) บริษัท Fisher Scientific ประเทศไทยอังกฤษ

1.2.13 ไดเอทิลอีเทอร์ (Diethyl ether) บริษัท Fisher Scientific ประเทศไทยอังกฤษ

1.2.14 โซเดียมซัลไฟต์ (Sodium sulfate anhydrous) บริษัท Fisher Scientific ประเทศไทยอังกฤษ

1.2.15 โซเดียมคลอไรด์ (Sodium chloride) บริษัท BDH ประเทศไทยอังกฤษ

1.2.16 เมทานอล (Methanol) HPLC Grade บริษัท QR&C ประเทศไทยวีแลนด์

1.2.17 อะซิโตไนโตร (Acetonitrile) HPLC Grade บริษัท Fisher Scientific ประเทศไทยอังกฤษ

1.2.18 เอทิลอะซีเตต (Ethyl acetate) HPLC Grade บริษัท Fisher Scientific ประเทศไทยอังกฤษ

- 1.2.19 ไตรเอทิลอะมีน (Triethylamine) บริษัท Ajax Finechem
ประเทศไทย
- 1.2.20 สารมาตรฐาน ไลโคปีน บริษัท Sigma ประเทศไทย
- 1.2.21 สารมาตรฐานกรดแกลลิก (Gallic acid) บริษัท Sigma ประเทศไทย
- 1.2.22 สารมาตรฐาน โทรล็อก (6 Hydroxy-2,5,7,8-trimethyl-chroman-2-carboxylic acid; Trolox®) บริษัท Sigma-Aldrich Laborchemikalien GmbH ประเทศไทยเยอรมัน
- 1.2.23 ฟอลิน-ซิโอลีตตู รีเอเจนต์ (Folin-Ciocalteu Reagent)
บริษัท Carlo Erba ประเทศไทย
- 1.2.24 โซเดียมคาร์บอนเนต (Sodium carbonate) บริษัท Ajax Finechem ประเทศไทย
- 1.2.24 2,2-เอ ไซโนบิส (3-เอทิลเบนზิทีازอล - ซัลฟonic acid) (ABTS)
บริษัท Sigma-Aldrich Laborchemikalien GmbH ประเทศไทยเยอรมัน
- 1.2.25 โพแทสเซียมเพอร์ซัลเฟต (Potassium persulfate) บริษัท Merck KGaA
ประเทศไทย
- 1.2.26 โพแทสเซียมไดไฮดรอฟอสฟेट (Potassium dihydrogen phosphate)
บริษัท Ajax Finechem ประเทศไทย
- 1.2.27 โพแทสเซียมเพอร์ริคไซยาไนด์ (Potassium ferricyanide) บริษัท Ajax Finechem
ประเทศไทย
- 1.2.28 ไตรคลอโรอะซิติกแอซิด (Trichloroacetic acid) บริษัท Fisher Scientific
ประเทศไทย
- 1.2.29 เพอร์ริคคลอไรค์ (Ferric chloride) บริษัท RFCL ประเทศไทย

1.3 อุปกรณ์และเครื่องมือ

- 1.3.1 เครื่องชั่งละเอียด (Balance) รุ่น PB 4002-S บริษัท Mettler Toledo ประเทศไทยสวิสเซอร์แลนด์
- 1.3.2 เครื่องผสม (Vortex mixer) รุ่น G-560E บริษัท Scientific industries ประเทศไทยสวาร์จูอเมริกา
- 1.3.3 เครื่องปั่นแหีดแยกสาร (Centrifuge) รุ่น Legend Mach 1.6R บริษัท Thermo Scientific ประเทศไทยเยอรมัน
- 1.3.4 ตู้อบลมร้อน (Hot air oven) รุ่น ED 115 ของบริษัท Binder ประเทศไทยเยอรมัน
- 1.3.5 ตู้อบลมร้อน (Cabinet Tray Dryer) ประเทศไทยสวาร์จูอเมริกา
- 1.3.6 ตู้แช่แข็งแบบ cabinet freezer ของบริษัท Ice land ประเทศไทย
- 1.3.7 ชุดเครื่องกลั่น โปรตีน (Kjeltec System) รุ่น 1022 Distilling unit บริษัท Tecator ประเทศไทยเนเธอร์แลนด์
- 1.3.8 ชุดเครื่องสกัด ไบมัน (Extraction unit) รุ่น Soxtec system HT6 บริษัท Tecator ประเทศไทยเนเธอร์แลนด์
- 1.3.9 เตาเผาอุณหภูมิสูง (Muffle furnace) รุ่น ELF 10/4 บริษัท Carbolite ประเทศไทยอังกฤษ
- 1.3.10 อ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิ (Water bath) รุ่น DC 100 ประเทศไทยเดนมาร์ก
- 1.3.11 อ่างน้ำควบคุมอุณหภูมิแบบ震ย่า (Shaking water bath) รุ่น SBD 50 BIO บริษัท Helo Lab Equipment ประเทศไทยเดนมาร์ก
- 1.3.12 เครื่องบด (Pin mill) No. 1405 บริษัท Hitachi ประเทศไทยญี่ปุ่น
- 1.3.13 เครื่องวัดสี (Chroma meter) CR-300 บริษัท Minolta ประเทศไทยญี่ปุ่น
- 1.3.14 เครื่องระเหยสารแบบหมุน (Rotary evaporator) รุ่น Rotavapor R-124 บริษัท Büchi ประเทศไทยสวิสเซอร์แลนด์
- 1.3.15 เครื่องวัดการคุณภาพลักษณะแสง (UV-VIS Spectrophotometer) รุ่น Lambda 25 บริษัท Perkin-Elmer ประเทศไทยสวาร์จูอเมริกา
- 1.3.16 เครื่องไฮโดรมาโนกราฟีของเหลวสมรรถนะสูง (HPLC)
ประกอบด้วยปั๊ม (WatersTM controller) รุ่น 600
เครื่องฉีดตัวอย่างแบบอัตโนมัติ (Auto sample) รุ่น 717 Plus
และเครื่องตรวจวัดการคุณภาพลักษณะแสงอัลตร้าไวโอลেต (WatersTM Absorbance detector) รุ่น 486 Tunable บริษัท Waters ประเทศไทยสวาร์จูอเมริกา

1.3.17 คอลัมน์วิเคราะห์สารชนิด C₁₈ รุ่น Symmetry Reverse-phase

ขนาด 250X3.9 มิลลิเมตร ขนาด packing material มีเส้นผ่าศูนย์กลาง 5 มิลลิเมตร บริษัท Waters ประเทศสหรัฐอเมริกา

1.3.18 เครื่องไฮโนจีโนเซอร์ รุ่น x16/25 บริษัท Ystral ประเทศเยอรมัน

1.3.19 เครื่องทำแห้งแบบพ่นฟอย Buchi Mini Spray Dryer B-191 ประเทศสวิตเซอร์แลนด์

1.3.20 เครื่องทำแห้งแบบระเหิด รุ่น Freezone 4.5 LabConco Freeze Dry Systems บริษัท LabConco Corporation ประเทศสหรัฐอเมริกา

1.3.21 เครื่องแยกกากระดังงา ประเทศไทย

1.3.22 ตะแกรงร้อน ขนาด 30 mesh

1.3.23 หลอดปั่นเหวี่ยง (centrifuge tube) ขนาด 50 มิลลิลิตร

1.3.24 ขวดปรับปริมาตร (volumetric flask) ขนาด 5, 10, 100 และ 1,000 มิลลิลิตร

1.3.25 กรวยแยก (separatory funnel) ขนาด 250 มิลลิลิตร

1.3.26 ขวดแก้วสีขาวขนาด 10 มิลลิลิตร

1.3.27 ถุงพลาสติกเคลือบด้วยอะลูมิเนียมฟอยด์ (OPP/AL/LLDPE : oriented polypropylene/aluminium/linear low density polyethylene) ความหนา 100 ไมโครเมตร

2. วิธีการวิจัย

2.1 การเตรียมและศึกษาองค์ประกอบทางเคมีของกากมะเขือเทศ

2.1.1 การเตรียมกากมะเขือเทศ

1) กากมะเขือเทศจากโรงงาน

เก็บตัวอย่างกากมะเขือเทศเหลือทิ้งจากโรงงานแปรรูปมะเขือเทศเข้มข้น โดยไปรอรับทันทีเมื่อเสร็จสิ้นกระบวนการผลิต และขนส่งโดยบรรจุในถุงสีดำเก็บไว้ในถังน้ำแข็งที่มีอุณหภูมิต่ำกว่า 4 °C เดินทางจากโรงงาน (จ.หนองคาย) มาที่ห้องปฏิบัติการ (จ.ขอนแก่น) ใช้เวลาประมาณ 3-4 ชั่วโมง ซึ่งกากมะเขือเทศที่ใช้ได้รับการตรวจสอบเชื้อจุลทรรศ์ของวัตถุคุณเริ่มต้นวิเคราะห์โดย จันทนี อุริยะพงศ์สรรค์ และคณะ (2552) พบว่า กากมะเขือเทศเหลือทิ้งนี้มีจำนวนจุลทรรศ์ทั้งหมด จำนวนยีสต์และรา จำนวนโคลิฟอร์ม และ *Salmonella* sp. (4.3×10^5 , 6.8×10^2 , น้อยกว่า 3 cfu/g และตรวจไม่พบ ตามลำดับ) อยู่ในระดับปานกลางซึ่งอยู่ในเกณฑ์มาตรฐานที่ยอมรับได้ของกรมวิทยาศาสตร์การแพทย์ (1×10^6 , 1×10^4 , 1×10^2 cfu/g และตรวจไม่พบ ตามลำดับ)

นำมานำรูแบบสุญญากาศในถุงพลาสติกเคลือบด้วยอะลูมิเนียมฟอยบ์ เพื่อป้องกันการเสื่อมเสียของໄโลโคปีนเนื่องจากออกซิเจนและแสง และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ -18 °C ในตู้แช่แข็งแบบ cabinet freezer (ดัดแปลงมาจาก Hart and Scott 1995) จนกระทั่งทำการวิเคราะห์

2) ผงมะเขือเทศอบแห้งจากกระบวนการ

นำมาระเบิดเป็นผงละเอียดด้วยเครื่องบด (Pin mill) ตามวิธีการของ จันทนี อุริยะพงศ์สรรค์ และคณะ (2552) จากนั้นร่อนผ่านตะแกรงร่อนขนาด 30 เมช (mesh) นำมานำรูแบบสุญญากาศในถุงพลาสติกเคลือบด้วยอะลูมิเนียมฟอยบ์ เพื่อป้องกันการเสื่อมเสียของໄโลโคปีนเนื่องจากออกซิเจนและแสง และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ -18 °C ในตู้แช่แข็งแบบ cabinet freezer (ดัดแปลงมาจาก Hart and Scott 1995) จนกระทั่งทำการวิเคราะห์

3) ผงมะเขือเทศอบแห้งจากกระบวนการเตรียมในห้องปฏิบัติการ

นำมาระเบิดเป็นผงละเอียด ตามด้วยนำร้อนอุณหภูมิ 80 °C เป็นเวลา 5 วินาที (โดยใช้มะเขือเทศ 1 กิโลกรัม ต่อน้ำ 10 ลิตร) จากนั้นนำมาผ่านกระบวนการแยกกากรโดยใช้เครื่องแยกกากรที่มีขนาดครุกรอง 0.1 มิลลิเมตร แยกได้เป็นส่วนน้ำมะเขือเทศและการมะเขือเทศ นำส่วนการมะเขือเทศไปอบแห้งและบดเป็นผงละเอียด ตามวิธีการของ จันทนี อุริยะพงศ์สรรค์ และคณะ (2552) จากนั้นร่อนผ่านตะแกรงร่อนขนาด 30 เมช (mesh) นำมานำรูแบบสุญญากาศในถุงพลาสติกเคลือบด้วยอะลูมิเนียมฟอยบ์ เพื่อป้องกันการเสื่อมเสียของໄโลโคปีนเนื่องจากออกซิเจนและแสง และเก็บรักษาที่อุณหภูมิ -18 °C ในตู้แช่แข็งแบบ cabinet freezer (ดัดแปลงมาจาก Hart and Scott 1995) จนกระทั่งทำการวิเคราะห์

2.1.2 วิเคราะห์ลักษณะทางเคมีและคายภาพของกากมะเขือเทศ

นำตัวอย่างมาทำการละลายน้ำแข็งที่อุณหภูมิ 4 °C แล้ววิเคราะห์ลักษณะเคมีและคายภาพ ดังนี้

2.1.2.1 ปริมาณความชื้น (AOAC 1999, 930.04) (ภาคผนวก ก)

2.1.2.2 ปริมาณโปรตีน (AOAC 1999, 920.152) (ภาคผนวก ก)

2.1.2.3 ปริมาณเหล้า (AOAC 1999, 940.26) (ภาคผนวก ก)

2.1.2.4 ปริมาณไขมัน (AOAC 1999, 954.02) (ภาคผนวก ก)

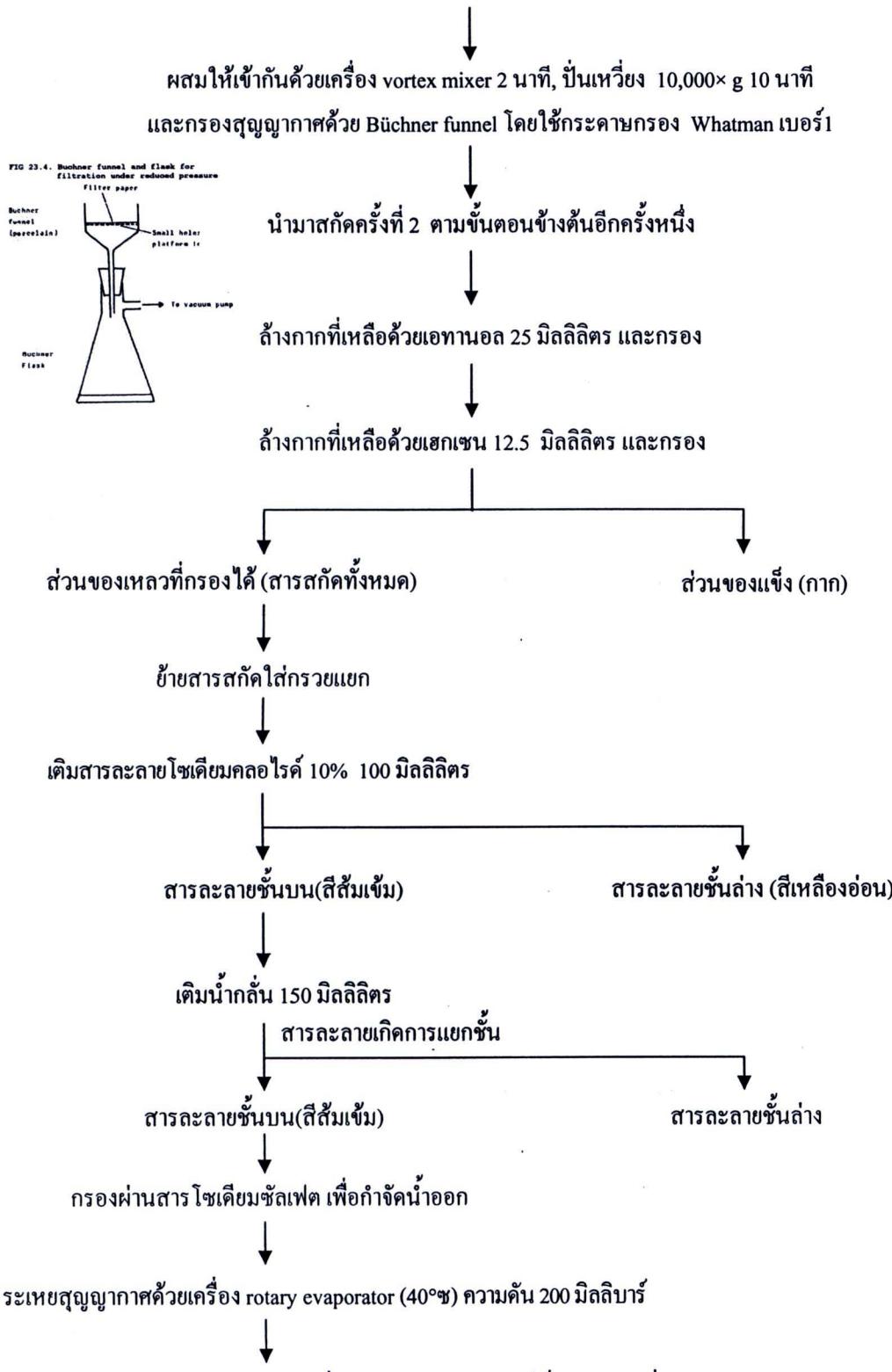
2.1.2.5 ปริมาณไขอาหารทั้งหมด ไขอาหารชนิดละลายน้ำและไม่ละลายน้ำ วิเคราะห์โดยใช้ kit จาก Megazyme International, Ireland ซึ่งอ้างอิงวิธีการวิเคราะห์จาก AOAC 991.43 (ภาคผนวก ก)

2.1.2.6 วัดค่าสีในระบบ CIE (L*a*b*) โดยใช้เครื่อง Chroma meter CR-300 บริษัท Minolta และคำนวณค่ามูนเมดสี (h*)

2.1.2.7 วิเคราะห์ปริมาณสาร ໄລໂຄປິນ (คัดแปลงตามวิธีของ Taungbodhitham and others 1998) ทำการสกัดໄລໂຄປິນตามภาพที่ 8 โดยชั่งตัวอย่างกามะເງື່ອເທັກ 1 กรัม เติมสารແມກນີ້ເຊີ່ມ ກາຮ້ນອນເນັດ 0.05 กรัม ແລະ ສາຮທໍາລາຍອິນທີ່ພສມເອທານອລຕ່ອເຫກເຫັນໃນອັຕຣາສ່ວນ 4:3 (ໂຄຍປິນາຕຣ) 35 ມີລັດລິຕິຣ ພສມໃຫ້ເຂົ້າກັນດ້ວຍເຄື່ອງ vortex mixer ເປັນເວລາ 2 ນາທີ ຈາກນັ້ນປັ້ນເຫິວໜ່າທີ່ $10,000 \times g$ ເປັນເວລາ 10 ນາທີ ແລະ ກຽງສຸ່ງສູງກາສຸກຳຜ່ານ bucher funnel ໂດຍໃຊ້ກະຍາກອງ Whatman ເບອ່ຣ໌ 1 ເພື່ອແຍກສ່ວນຂອງເໝຶ່ງ (ກາມະເງື່ອເທັກ) ແລະ ສ່ວນຂອງເຫລວ (ສາຮສັກດ) ອອກຈາກກັນ ນຳສ່ວນຂອງເໝຶ່ງນາ ສັກດຕາມບັນດອນຂ້າງດັນອີກຮັ້ງໜຶ່ງ ກຽງແລະ ດັ່ງກາກທີ່ເຫຼືອດ້ວຍເອທານອລ 25 ມີລັດລິຕິຣ ແລະ ເຫກເຫັນ 12.5 ມີລັດລິຕິຣ ລວບຮຸມສ່ວນຂອງເຫລວ (ສາຮສັກດ) ແລ້ວນຳໄປເຕີມສາຮລະລາຍ ໂອດີເບີນຄລອໄຣດ້ຄວາມ ເຂັ້ມຂັ້ນຮ້ອຍລະ 10 (ໂຄຍມວລຕ່ອປິນາຕຣ) ປິນາຕຣ 100 ມີລັດລິຕິຣ ພສມໃຫ້ເຂົ້າກັນ ໃນກວຍແຍກ ຈະເກີດ ກາຮ້ນຂ້ຳຂອງສາຮລະລາຍຂັ້ນບັນ (ສີສຳເໝັ້ນ) ແລະ ຂັ້ນດ່າງ (ສີເຫຼືອງອ່ອນ) ເກີນເອາສ່ວນສາຮລະລາຍຂັ້ນບັນ (ສີສຳເໝັ້ນ) ນຳໄປເຕີມນ້ຳກຳລັ້ນ 150 ມີລັດລິຕິຣ ແລະ ທໍາການແຍກສາຮລະລາຍຂັ້ນບັນແລະ ດັ່ງອອກຈາກກັນ ໂດຍໃຊ້ ກວຍແຍກ ແລ້ວເກີນສາຮລະລາຍຂັ້ນບັນ (ສີສຳເໝັ້ນ) ນຳມາກອງຜ່ານສາຮ ໂອດີເບີນຈັດເພື່ອກຳຈັດນ້ຳອອກ ແລ້ວ ທໍາການຮະເໝສຸ່ງສູງກາສຸກຳດ້ວຍເຄື່ອງຮະເໝສາຮແບນໜຸນ (rotary evaporator) ທີ່ອຸ່ນຫຼຸນ 40 °ໜ ຄວາມດັນ 200 ມີລັດບົວຮ້າ ຈາກນັ້ນລະລາຍສາຮສັກດແລະ ປັບປຸງປິນາຕຣເປັນ 10 ມີລັດລິຕິຣ ດ້ວຍເຫກເຫັນ ວິເຄຣະໜໍ້ ປິນາຕຣ ໄລໂຄປິນ ໂດຍການວັດຄ່າກາງຄຸດກິລື່ນແສງດ້ວຍເຄື່ອງສປເປໂຕ ໂພໂຕນິເຕୋຣ ທີ່ຄວາມຍາວຄິລື່ນ 503 ນາໂນມີຕຣ ໂດຍໃຊ້ເຫກເຫັນເປັນສາຮລະລາຍອ້າງອີງ (blank) ດຳນວນຫາປິນາຕຣ ໄລໂຄປິນ (ກາຄູນວກ ຊ)

ວາງແພນການທົດລອງແບນສຸ່ນ ໂດຍສົມບູຮັນ (Completely Randomized Design; CRD) ທໍາການວິເຄຣະໜໍ້ຂໍ້ມູນໂດຍໃຊ້ໂປຣແກຣມສໍາເຮົາຈູປ່ SPSS for Windows version 17.0 ໃນການວິເຄຣະໜໍ້ ຄວາມແປປປ່ວນແລະ ທົດສອບຄວາມແຕກຕ່າງຂອງຄ່າເຄລື່ຍທີ່ມີເຕີມຕ່າງໆ ໂດຍໃຊ້ວິທີ Duncan's New Multiple Range Test ໃນການທົດລອງຂັ້ນນີ້ຈະທໍາການທົດລອງ 2 ຂັ້ນ

ชั้นน้ำหนักกากமะเขือเทศ 1 กรัม + แมกนีเซียมคาร์บอนेट 0.05 กรัม + เอทานอลต่อเซกูน (4:3 v/v) 35 มิลลิลิตร

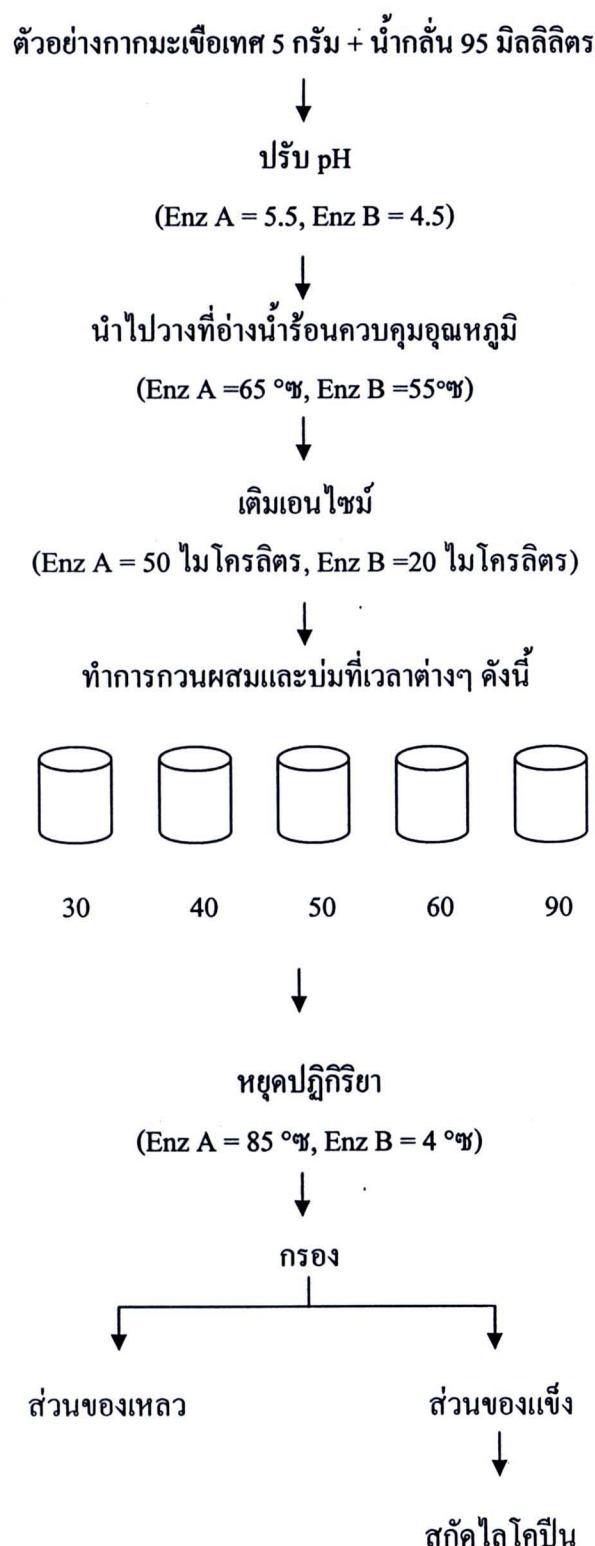


2.2 การศึกษาสภาวะการสกัดโดยใช้สารทำละลายอินทรีย์ร่วนกับเอนไซม์ต่อปริมาณไอลโคปีน

2.2.1 การคัดเลือกเอนไซม์และระยะเวลาในการย่อยของเอนไซม์

จัดการทดลองแบบ 2×5 Factorial in Completely Randomized Design (CRD) โดยปัจจัยที่ศึกษา ได้แก่ การใช้เอนไซม์ทางการค้าที่ประกอบด้วยกิจกรรมการทำงานของเอนไซม์ เพอดีเนส เซลลูโลส และเอมิเซลลูโลส 2 ชนิด (Enz A และ Enz B) และระยะเวลาที่ใช้ในการย่อยของเอนไซม์ 5 ระดับ (30, 40, 50, 60 และ 90 นาที) การทดลองในส่วนนี้ได้ใช้ตัวอย่างกาบมะเขือเทศจากโรงงานที่ทำเป็นผงแห้งเป็นวัตถุคิดเพื่อใช้ในการคัดเลือกเอนไซม์ ดังภาพที่ 9 โดยนำตัวอย่างกาบมะเขือเทศ 5 กรัม พ荪น้ำก้อน 95 มิลลิลิตร ปรับ pH เป็น 5.5 ด้วยสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ เป็นขั้น 0.2 N สำหรับ Enz A และปรับ pH เป็น 4.5 ด้วยสารละลายกรดไฮโดรคลอริก เป็นขั้น 0.2 N สำหรับ Enz B ทำการสกัดในอ่างน้ำร้อนความคุณอุณหภูมิ 65 และ 55°C สำหรับ Enz A และ Enz B ตามลำดับ เติมเอนไซม์ ($\text{Enz A} = 50 \text{ ไมโครลิตร}, \text{Enz B} = 20 \text{ ไมโครลิตร}$) แล้วนำไปกวนผสมและย่อยเพื่อศึกษาระยะเวลาของการทำงานของเอนไซม์ 5 ระดับ ดังนี้ 30, 40, 50, 60 และ 90 นาที เมื่อครบเวลาที่กำหนดให้หยุดปฏิกริยา โดยเพิ่มน้ำอุณหภูมิให้เป็น 85°C เป็นเวลา 10 นาที สำหรับ Enz A และลดอุณหภูมิลงเหลือ 4°C เป็นเวลา 10 นาที สำหรับ Enz B จากนั้นกรองด้วยผ้าขาวบางและกระดาษกรอง Whatman เบอร์ 4 แยกได้ส่วนของเหลวใส (ที่มีไขอาหารละลายน้ำ) และส่วนของแข็ง (กาบมะเขือเทศ) จากนั้นนำส่วนของแข็งที่ไม่ผ่านกรองมาวิเคราะห์หาปริมาณไอลโคปีน ตามวิธีการสกัดในภาพที่ 8 และวัดค่าของเครื่องสเปกโตรโฟโตมิเตอร์ ที่ความยาวคลื่น 503 นาโนเมตร (ดัดแปลงตามวิธีของ Taungbodhitham and others 1998)

ทำการวิเคราะห์ข้อมูลโดยใช้โปรแกรมสำเร็จรูป SPSS for Windows version 17.0 ในการวิเคราะห์ความแปรปรวนและทดสอบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยที่รีทเมนต์โดยใช้วิธี Duncan's New Multiple Range Test ในการทดลองขั้นนี้จะทำการทดลอง 2 ชั้น



ภาพที่ 9 กระบวนการคัดเลือกเอนไซม์และระยะเวลาในการย้อมของเอนไซม์

2.2.2 การคัดเลือกชนิดของสารทำละลายอินทรีย์ในการสกัดໄไลโคปีนจากกากมะเขือเทศ

เมื่อคัดเลือกเอนไซม์และเวลาอยู่ที่เหมาะสมได้แล้วจากข้อ 2.2.1 จากนั้นใช้สภาวะดังกล่าวอย่างตัวอย่างกากมะเขือเทศ แล้วนำส่วนของแข็งที่ไม่ผ่านการกรอง (กากมะเขือเทศ) มาสกัดໄไลโคปีนตามวิธีในภาพที่ 8 โดยเปลี่ยนเป็นใช้สารทำละลายอินทรีย์ชนิด 3 ชนิด ได้แก่ เอทธิลอะซีเตต เอทานอล และไคลอทิลอีเทอร์ (Calvo and others 2007; Ishida and Chapman 2009) ซึ่งเป็นสารที่ไม่เป็นพิษ ได้รับอนุญาตให้ใช้ในอาหารได้ (FDA 2009) และวิเคราะห์ปริมาณสารໄไลโคปีนด้วยเครื่องสเปกโตรโฟโตมิเตอร์ ที่ความยาวคลื่น 503 นาโนเมตร (ดัดแปลงตามวิธีของ Taungbodhitham and others 1998)

วางแผนการทดลองแบบสุ่มโดยสมบูรณ์ (Completely Randomized Design; CRD) ทำการวิเคราะห์ข้อมูลโดยใช้โปรแกรมสำเร็จรูป SPSS for Windows version 17.0 ในการวิเคราะห์ความแปรปรวนและทดสอบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยที่รีเมนต์โดยใช้วิธี Duncan's New Multiple Range Test ในการทดลองขึ้นนี้จะทำการทดลอง 2 ชุด

2.2.3 การศึกษาการสกัดໄไลโคปีนโดยใช้เอนไซม์ร่วมกับสารทำละลายอินทรีย์ในการมะเขือเทศสดจากโรงงาน พงษ์เขือเทศอบแห้งจากกากโรงงาน และพงษ์เขือเทศอบแห้งจากกากเตรียมในห้องปฏิบัติการ

วางแผนการทดลองแบบสุ่มโดยสมบูรณ์ (Completely Randomized Design; CRD) ปัจจัยที่ต้องการศึกษา คือ ตัวอย่างกากมะเขือเทศ 3 ชนิด ได้แก่ กากมะเขือเทศสดจากโรงงาน พงษ์เขือเทศอบแห้งจากกากของโรงงาน และพงษ์เขือเทศอบแห้งจากกากที่เตรียมในห้องปฏิบัติการ ทำการสกัดໄไลโคปีนตามสภาวะการใช้เอนไซม์และสารทำละลายอินทรีย์ที่ได้คัดเลือกไว้จากข้างต้น จากนั้นวิเคราะห์ปริมาณสารໄไลโคปีนด้วยเครื่องสเปกโตรโฟโตมิเตอร์ (ดัดแปลงตามวิธีของ Taungbodhitham and others 1998) และโคมนาไฟกราฟีของเหลวสมรรถนะสูง (HPLC) ดัดแปลงตามวิธี Gama and others (2006)

สภาวะการวิเคราะห์โคมนาไฟของเหลวสมรรถนะสูง (HPLC) ดัดแปลงตามวิธี Gama and others (2006) : ใช้คอลัมน์ C₁₈ วิเคราะห์โดยใช้ระบบ Gradient Elution อัตราการไหล 0.8 มิลลิลิตร/นาที โดยมีอะซิโตไนโตรล์ เมทานอล และเอทธิลอะซีเตตผสมกับไตรเอทธิลเออมีน (ร้อยละ 0.05) เป็นเฟสเคลื่อนที่ (mobile phase) ซึ่งเริ่มต้นที่อัตราส่วน อะซิโตไนโตรล์ : เมทานอล : เอทธิลอะซีเตตผสมกับไตรเอทธิลเออมีน (ร้อยละ 0.05) เท่ากับ 88 : 8 : 4 แล้วเปลี่ยนเป็น 48 : 26 : 26 ภายใน 25 นาที และเปลี่ยนกลับมาเป็นอัตราส่วนเริ่มต้น 88 : 8 : 4 ภายใน 30 นาที (นาทีที่ 55) โดยใช้เครื่องตรวจวัดการคุณภาพแสงอัลตร้าไวโอเดต-วิสิเบิล (UV-Vis detector) ที่ความยาวคลื่น 475

นาโนเมตร ก่อนฉีดตัวอย่างเข้าเครื่องต้องกรองตัวอย่างสารสกัดໄลโคลปีนด้วยเมมเบรนที่มีขนาดรูปเปิดของการกรอง 0.22 ไมโครเมตร และฉีดสารตัวอย่างเข้าเครื่องด้วยปริมาตร 20 ไมโครลิตร ทำการบันทึกค่าพื้นที่ไดกราฟ เพื่อนำไปวิเคราะห์หาปริมาณความเข้มข้นของสารໄลโคลปีนที่สกัดไดโดยเบริยนเทียบกับความเข้มข้นสารมาตรฐานໄลโคลปีน

ทำการวิเคราะห์ข้อมูลโดยใช้โปรแกรมกราฟสารละลายน้ำมาตรฐานໄลโคลปีนความเข้มข้นอยู่ระหว่าง 5-30 ppm สำหรือรูป SPSS for Windows version 17.0 ในการวิเคราะห์ความแปรปรวนและทดสอบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยที่รูปแบบต่อไปนี้ใช้วิธี Duncan's New Multiple Range Test ในการทดลองขึ้นนี้จะทำการทดลอง 2 ชั้น

2.3 การศึกษาคุณสมบัติการต้านอนุมูลอิสระ (antioxidant activity) และวิเคราะห์ปริมาณสารประกอบฟีโนลิกทั้งหมด (total phenolic compounds) ของสารสกัดໄลโคลปีน (lycopene extract)

นำสารสกัดໄลโคลปีน ที่ได้จากข้อ 2.2.3 วิเคราะห์ดังนี้

2.3.1 ABTS free radical decolorization assay (Re and others 1999)

เตรียมสารละลายน้ำ ABTS⁺ (working solution) โดยปีเปตสารละลายน้ำ 2,2-azinobis (3-ethylbenzthiazoline-sulphonic acid) (ABTS) ความเข้มข้น 7 มิลลิโนลาร์ (Stock solution) ปริมาตร 2 มิลลิลิตรและสารละลายน้ำโพแทสเซียมเพอร์ซัลฟेट (Potassium persulfate) ความเข้มข้น 2.45 มิลลิโนลาร์ ปริมาตร 1 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากันด้วยเครื่อง vortex mixer ตั้งทิ้งไว้ในที่มีดที่อุณหภูมิห้อง เป็นเวลา 12-16 ชั่วโมง ทำการเจือจางสารละลายน้ำ ABTS⁺ (working solution) ให้สามารถวัดค่าการดูดกลืนแสงได้ 0.70 ± 0.02 ที่ความยาวคลื่น 734 นาโนเมตร ปีเปตสารละลายน้ำ ABTS⁺ ปริมาตร 5 มิลลิลิตรและตัวอย่างสารสกัดໄลโคลปีนหรือสารละลายน้ำมาตรฐานที่ต้องการทดสอบปริมาตร 50 ไมโครลิตร ใส่ในหลอดทดลอง ผสมให้เข้ากันด้วยเครื่อง vortex mixer ตั้งทิ้งไว้เป็นเวลา 5 นาที และทำการวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 734 นาโนเมตร โดยใช้เมทานอลเป็นสารละลายน้ำอ้างอิง (blank) นำค่าดูดกลืนแสงที่ได้เบริยนเทียบกับกราฟมาตรฐาน trolox (Trolox) ความเข้มข้นอยู่ระหว่าง 0.1-0.6 ไมโครโนลาร์

2.3.2 Reducing power (Chang and others 2006)

ปีเปตตัวอย่างสารสกัดໄลโคลปีนเจือจางหรือสารละลายน้ำมาตรฐานที่ต้องการทดสอบปริมาตร 10 มิลลิลิตร เติมฟอสเฟตบัฟเฟอร์ (0.2 M, pH 6.6) และโพแทสเซียมเฟอร์ริคไซยาไนด์ ความเข้มข้นร้อยละ 1 โดยมวลต่อปริมาตร อย่างละ 2.5 มิลลิลิตร นำไปบนที่ 50 °C เป็นเวลา 20 นาที ลดอุณหภูมิให้ต่ำกว่า 25 °C ทำให้เย็นอย่างรวดเร็ว เติมไตรคลอโรอะซีติกแอซิดความเข้มข้น

ร้อยละ 10 โดยมวลต่อปริมาตร ปริมาตร 2.5 มิลลิลิตร ตั้งทิ้งไว้ 5 นาที นำไปปั่นเหวี่ยง $3,000 \times g$ เป็นเวลา 10 นาที นำเอาส่วนใส ปริมาตร 5 มิลลิลิตร แล้วเติมน้ำกลันที่ผ่านการกำจัดไออกอน ปริมาตร 5 มิลลิลิตร จากนั้นเติมเฟอร์ริกคลอไรด์ความเข้มข้นร้อยละ 0.1 โดยมวลต่อปริมาตร 2.5 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากันด้วยเครื่อง vortex mixer ตั้งทิ้งไว้ 10 นาที จึงนำไปวัดค่าคุณลักษณะแสงที่ความยาวคลื่น 700 นาโนเมตร และใช้น้ำกลันปราศจากไออกอนเป็นสารละลายน้ำอ้างอิง (blank) นำค่าคุณลักษณะแสงที่ได้เปรียบเทียบกับกราฟมาตรฐาน trolox ความเข้มข้นอยู่ระหว่าง 1-100 ไมโครโมลาร์

2.3.3 ปริมาณสารประกอบฟินอลิกทั้งหมด (Ramandeep and Geoffrey 2005)

ปีเปตตัวอย่างสารสักดิ้โลโคปีนหรือสารละลายน้ำ trolox ปริมาตร 0.5 มิลลิลิตร เติมน้ำกลันปราศจากไออกอน ปริมาตร 4.5 มิลลิลิตร จากนั้นเติมสารละลายน้ำ Folin-ciocalteu reagent ปริมาตร 2.5 มิลลิลิตร และสารละลายน้ำซีดีบีนการ์บูโนเนตความเข้มข้นร้อยละ 7.5 โดยมวลต่อปริมาตร 2 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากันด้วยเครื่อง vortex mixer และบ่มที่อุณหภูมิ $40^{\circ}C$ เป็นเวลา 15 นาที และทำการวัดค่าการคุณลักษณะแสงที่ความยาวคลื่น 765 นาโนเมตร โดยใช้น้ำกลันปราศจากไออกอนเป็นสารละลายน้ำอ้างอิง (blank) จากนั้นนำค่าการคุณลักษณะแสงที่ได้เปรียบเทียบกับกราฟมาตรฐานกรดแกลลิกซึ่งมีค่าความเข้มข้นอยู่ระหว่าง 5-80 ppm แสดงค่าเป็น Gallic acid equivalent (GAE)

การทดลองขั้นนี้วางแผนการทดลองแบบสุ่มโดยสมบูรณ์ (Completely Randomized Design; CRD) ทำการวิเคราะห์ข้อมูลโดยใช้โปรแกรมสำเร็จรูป SPSS for Windows version 17.0 ในการวิเคราะห์ความแปรปรวนและทดสอบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยทบทวนต์โดยใช้วิธี Duncan's New Multiple Range Test ในการทดลองขั้นนี้จะทำการทดลอง 2 ชุด

2.4 การศึกษาผลของการควบคุมการทำแห้งต่อปริมาณโลโคปีน

ศึกษากระบวนการทำแห้งสารสักดิ้โลโคปีนหรือสารละลายน้ำ trolox ที่ได้โดยเปรียบเทียบความแตกต่างของกระบวนการทำแห้ง 2 วิธี คือ การทำแห้งแบบพ่นฟอย และแบบแข่ยอกแข็งระเหิดแห้ง ดังนี้

2.4.1 การทำแห้งแบบพ่นฟอย (Spray drying) (ดัดแปลงตามวิธีของ Wang and Chen 2006, Chen and Yani 1998)

ทำการย่อยผงมะเขือเทศอบแห้งจากาก โรงงานด้วยเอนไซม์ Enz A เป็นเวลา 50 นาที จากนั้นชั่งตัวอย่างกากมะเขือเทศ 100 กรัม เติมสารทำละลายอินทรีเยอทิลอะซีเตต 400 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากันด้วยเครื่องปั่นผสม ทำการระเหยสุญญากาศด้วยเครื่องระเหยสารแบบหมุน (Rotary Evaporator) ที่อุณหภูมิ $40^{\circ}C$ ปรับปริมาตรให้เป็น 25 มิลลิลิตร นำมาเข้าเครื่องอบแห้งแบบพ่นฟอย โดยใช้อุณหภูมิอากาศร้อนขาเข้า $150^{\circ}C$ และควบคุมให้ได้อุณหภูมิอากาศร้อนขาออกเท่ากับ $90-100^{\circ}C$

2.4.2 การทำแห้งแบบแข็งเยือกแข็งระเหิดแห้ง (Freeze drying) (คัดแปลงตามวิธีของ

Wang and Chen 2006)

ทำการย้อมมะเขือเทศอบแห้งจากกากรองงานด้วยเยนไซด์ Enz A เป็นเวลา 50 นาที จากนั้นซึ่งตัวอย่างกามะเขือเทศ 100 กรัม เติมสารทำละลายอินทรีย์เอทิลอะซีเตต 400 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากันด้วยเครื่องปั่นผสม ทำการระเหยสูญญากาศด้วยเครื่องระเหยสารแบบหมุน (Rotary evaporator) ที่อุณหภูมิ 40 °C ปรับปริมาตรให้เป็น 25 มิลลิลิตร นำไปแข็งเยือกแข็งที่ อุณหภูมิ -30 °C เป็นเวลาประมาณ 12 ชั่วโมง และเข้าเครื่องทำแห้งแบบระเหิด

2.4.3 วิเคราะห์คุณลักษณะของไอลโคปีนสกัดชนิดผง

วัดปริมาณค่ากิจกรรมของน้ำ (A_w) ปริมาณสารไอลโคปีนโดยใช้วิธีโครโนโทกราฟี-ของเหลวสมรรถนะสูง (HPLC) วัดคุณสมบัติการต้านอนุมูลอิสระและปริมาณสารประกอบฟีนอลิก ทั้งหมด การทดลองขึ้นนี้วางแผนการทดลองแบบ Completely Randomized Design (CRD) ทำการวิเคราะห์ข้อมูลโดยใช้โปรแกรมสำเร็จรูป SPSS for Windows version 17.0 ในการวิเคราะห์ความแปรปรวนและทดสอบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยที่รีทเมนต์โดยใช้วิธี Duncan's New Multiple Range Test ในการทดลองขึ้นนี้จะทำการทดลอง 2 ชุด

2.5 การศึกษาการเปลี่ยนแปลงไอลโคปีนสกัดชนิดผงและไอลโคปีนสกัดชนิดของเหลวจะเก็บรักษา

2.5.1 ไอลโคปีนสกัดชนิดผง

ขั้นการทดลองแบบ 2x4 Factorial in Completely Randomized Design (CRD) โดยเก็บรักษาไอลโคปีนสกัดชนิดผงที่เตรียมจากการทำแห้งแบบแข็งเยือกแข็ง บรรจุแบบสูญญากาศในถุงพลาสติกเคลือบด้วยอะลูมิเนียมฟอยด์ ที่อุณหภูมิ 5 °C และอุณหภูมิห้อง ระยะเวลา 0, 1, 2 และ 3 เดือน วัดการเปลี่ยนแปลงของตัวปริมาณค่ากิจกรรมของน้ำ (A_w) ปริมาณสารไอลโคปีน โดยใช้วิธีโครโนโทกราฟีของเหลวสมรรถนะสูง (HPLC) วัดคุณสมบัติการต้านอนุมูลอิสระและปริมาณสารประกอบฟีนอลิกทั้งหมด แล้วคำนวณร้อยละคงเหลือของไอลโคปีน คุณสมบัติการต้านอนุมูลอิสระและปริมาณสารประกอบฟีนอลิกทั้งหมด

ทำการวิเคราะห์ข้อมูลโดยใช้โปรแกรมสำเร็จรูป SPSS for Windows version 17.0 ในการวิเคราะห์ความแปรปรวนและทดสอบความแตกต่างของค่าเฉลี่ยที่รีทเมนต์โดยใช้วิธี Duncan's New Multiple Range Test ในการทดลองขึ้นนี้จะทำการทดลอง 2 ชุด

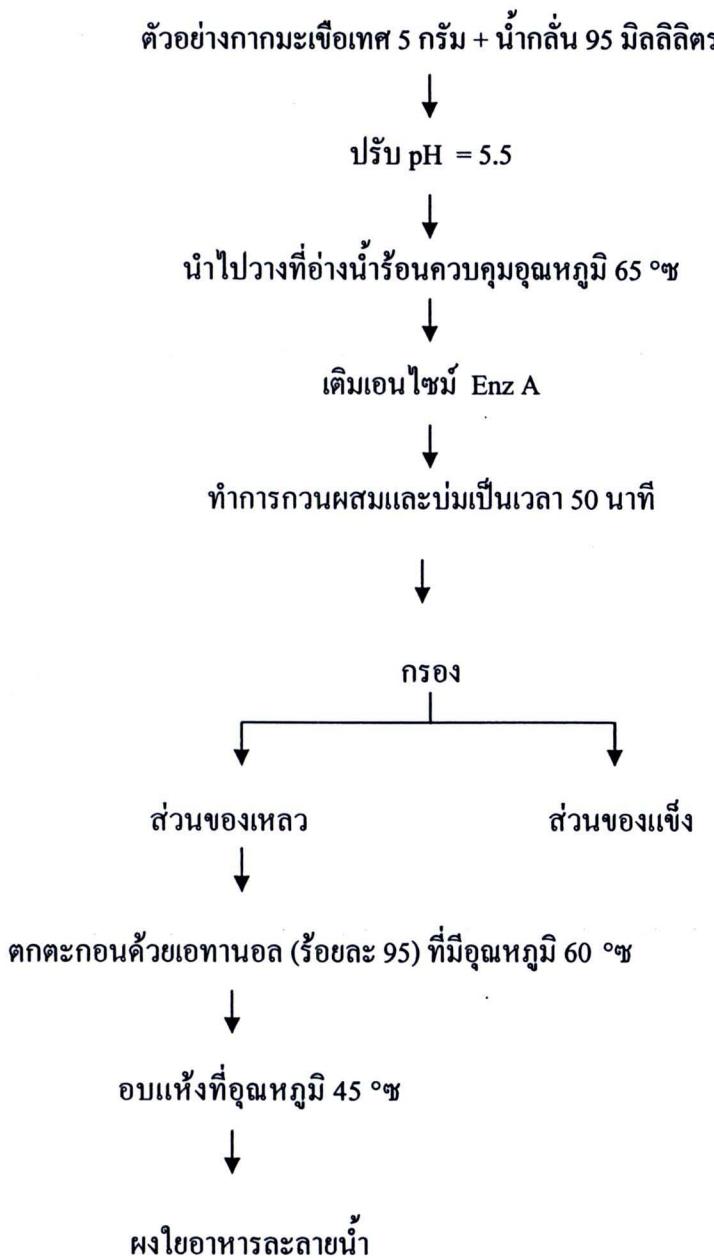
2.5.2 ໄລໂຄປິນສັກັດໜີດຂອງເຫດວ

ວາງແຜນກາຣທົດລອງແບນສຸ່ນ ໂດຍສມບູຮົນ (Completely Randomized Design; CRD) ໂດຍເກີບຮັກຢາໄລໂຄປິນສັກັດໜີດຂອງເຫດວໃນຂວດແກ້ວສີ່ຈາ ທີ່ອຸພາກຸມ -18 °ຈ ຮະບະເວລາ 0, 1, 2 ແລະ 3 ເດືອນ ວັດກາຣເປີ່ມນແປລງຂອງປຣິມາຜາສາ ໄລໂຄປິນ ໂດຍໃຊ້ວິທີໂຄຣມາໂທກຣາຟຂອງເຫດວ ສມຮຽດນະສຸງ (HPLC) ວັດຄູນສົມບັດກາຣຕ້ານອນຸມຸລອີສະຮະແລະປຣິມາຜາປະກອບຝຶນອລິກທີ່ໜົມດ ຄຳນວັນຮ້ອຍລະຄົງເຫດວຂອງໄລໂຄປິນ ອຸນສົມບັດກາຣຕ້ານອນຸມຸລອີສະຮະແລະປຣິມາຜາປະກອບຝຶນອລິກທີ່ໜົມດ

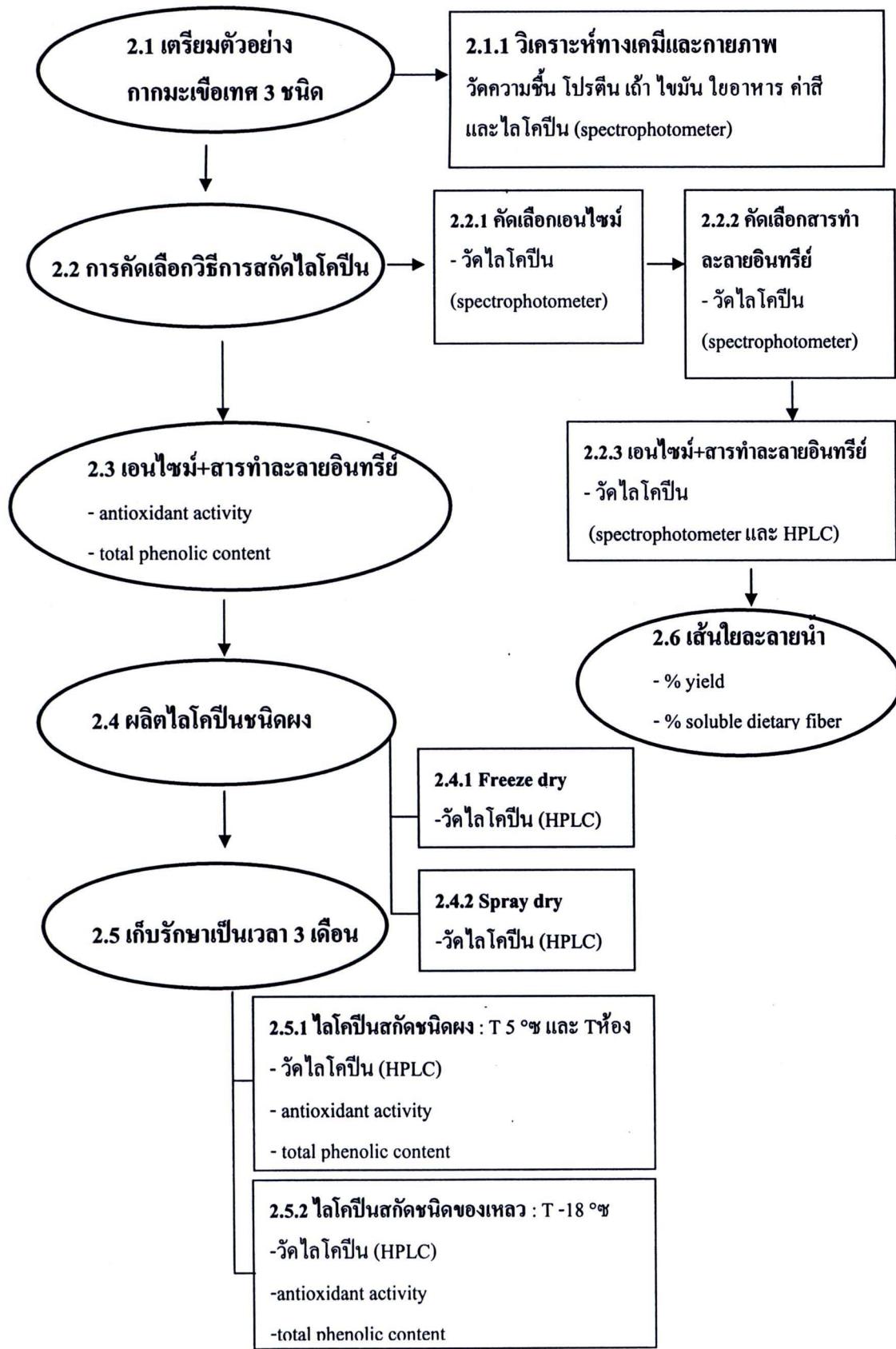
2.6 ກາຣສຶກໍາຍາກາຣສັກັດໄຍ້ອາຫາຮນີດລະລາຍນໍາ

ວາງແຜນກາຣທົດລອງແບນສຸ່ນ ໂດຍສມບູຮົນ (Completely Randomized Design; CRD) ປ້າງຈັຍທີ່ ຕ້ອງກາຣສຶກໍາຍາ ອື່ອ ດ້ວຍຢ່າງກາກນະເຂືອເທັກ 3 ຊົນດ ໄດ້ແກ່ ກາກນະເຂືອເທັກສົດຈາກໂຮງງານ ພົມນະເຂືອເທັກ ອົບແໜ່ງຈາກກາກໂຮງງານ ແລະ ພົມນະເຂືອເທັກອົບແໜ່ງຈາກກາກເຕີຍິນໃນຫ້ອງປົງປົງບັດກາຣ ທຳກາຣພລິຕິພົງ ໃຫ້ອາຫາຮລະລາຍນໍາຕາມກາພທີ່ 10 ໂດຍຍ່ອຍກາກນະເຂືອເທັກທີ່ 3 ຊົນດ ດ້ວຍເອນໄໝ໌ນ໌ Enz A ເປັນເວລາ 50 ນາທີ ນຳສ່ວນຂອງເຫດວໃສທີ່ ພ່ານກາຣກຣອງດ້ວຍພ້າຂ້າວບາງແລະກະຮະດາຍກຣອງ Whatman ເບອຣ໌ 4 ນາ ຖກຕະກອນດ້ວຍ ເອຫານອດ (ຮ້ອຍລະ 95) ທີ່ມີອຸພາກຸມ 60 °ຈ ທີ່ໄວ້ 1 ຂໍ້ວໂນງ (ດັດແປລັງຈາກ Ihglett 1992) ແລ້ວນຳສ່ວນຕະກອນທີ່ໄດ້ໄປອົນແໜ່ງທີ່ອຸພາກຸມ 45 °ຈ ຈນກະທັ່ງໄດ້ກວາມຊື່ນຳຕໍ່ກວ່າຮ້ອຍລະ 10 ຄຳນວັນຫາປຣິມາຜາຮ້ອຍລະພລິຕິພົງໃຫ້ອາຫາຮລະລາຍນໍາແລະວິເຄຣະໜໍປຣິມາຜາໃຫ້ອາຫາຮລະລາຍນໍາ ໂດຍໃຊ້ kit ຈາກ Megazyme International, Ireland ຜົ່ງຢ້າງອິງວິທີກາຣວິເຄຣະໜໍຈາກ AOAC 991.43 ແລະ ຄຳນວັນປຣິມາຜາພລິຕິພົງໃໝ່ໃຫ້ອາຫາຮລະລາຍນໍາ

ທຳກາຣວິເຄຣະໜໍ້ອຸມຸລ ໂດຍໃຊ້ໄປໂປຣແກຣມສໍາເລົ່າງຈູປ່ SPSS for Windows version 17.0 ໃນກາຣວິເຄຣະໜໍ້ກວາມແປປປວນແລະທົດສອນກວາມແຕກຕ່າງຂອງຄ່າເນລື່ຍທີ່ມັນຕໍ່ໄດ້ໃຊ້ວິທີ Duncan's New Multiple Range Test ໃນກາຣທົດລອງຂັ້ນນີ້ຈະທຳກາຣທົດລອງ 2 ຂໍ້າ



ภาพที่ 10 กระบวนการผลิตผงไขอาหารละลายน้ำ



ภาพที่ 11 แผนผังสรุปวิธีการทดลองโดยภาพรวม