

บทที่ 2

ขั้นตอนและวิธีการศึกษา

แบ่งเป็นการศึกษา 2 ส่วน คือ ส่วนแรกเป็นการศึกษาในหลอดทดลอง และส่วนที่สองเป็นการศึกษาในกลุ่มอาสาสมัครผู้สูงอายุ โดยมีรายละเอียดดังนี้ คือ

1. การศึกษาในหลอดทดลอง

1.1. การวิเคราะห์หาสารออกฤทธิ์ (Bioactive compounds) ในสารสกัดเสาวรสทั้งชนิดเปลือกสีม่วง และสีเหลือง

1.2. การวิเคราะห์หาปริมาณวิตามินต่างๆ ได้แก่ วิตามินเอ วิตามินซี วิตามินอี และเบตา-แคโรทีน ในน้ำเสาวรส โดยการวิเคราะห์ด้วย High Performance Liquid Chromatography (HPLC) ที่ห้องวิจัยของแขนงวิชาเคมีคลินิก ภาควิชาเทคนิคการแพทย์

1.3. การวิเคราะห์หาปริมาณของ Total phenolic, Total flavonoid และ Total tannin ในน้ำเสาวรส โดยการตรวจวัดด้วยวิธี Spectrophotometry ที่ห้องวิจัยของแขนงวิชาเคมีคลินิก ภาควิชาเทคนิคการแพทย์

1.4. การตรวจวัดฤทธิ์ในการต้านอนุมูลอิสระของน้ำเสาวรส ด้วยวิธี ATBS decolorization, H_2O_2 scavenging และ DPPH radical scavenging ที่ห้องวิจัยของแขนงวิชาเคมีคลินิก ภาควิชาเทคนิคการแพทย์ ด้วยวิธี Spectrophotometry

1.5. การตรวจวัดฤทธิ์ในการต้านการอักเสบของน้ำเสาวรส ด้วยวิธี Nitric oxide scavenging ที่ห้องวิจัยของแขนงวิชาเคมีคลินิก ภาควิชาเทคนิคการแพทย์ ด้วยวิธี Spectrophotometry

2. การศึกษาในกลุ่มอาสาสมัครผู้สูงอายุ

2.1 การวิเคราะห์หาปริมาณวิตามินต่างๆ ได้แก่ วิตามินเอ วิตามินซี และวิตามินอี ในซีรัม โดยการวิเคราะห์ด้วย High Performance Liquid Chromatography (HPLC) ที่ห้องวิจัยของแขนงวิชาเคมีคลินิก ภาควิชาเทคนิคการแพทย์

2.2 การตรวจวัดฤทธิ์ในการต้านอนุมูลอิสระ ด้วยวิธี ATBS decolorization, Ferric reducing antioxidant power assay (FRAP), Superoxide dismutase activity (SOD activity), Catalase activity, Glutathione (GSH), Malondialdehyde (MDA) ที่ห้องวิจัยของแขนงวิชาเคมีคลินิก ภาควิชาเทคนิคการแพทย์ ด้วยวิธี Spectrophotometry

2.3 การตรวจวัดฤทธิ์ในการต้านการอักเสบ ด้วยวิธี Nitric oxide scavenging, วัดระดับ Interleukin-6 (IL-6), Interleukin-10 (IL-10) และระดับ Tumor necrotic factor- α (TNF- α) ที่ห้องวิจัยของแขนงวิชาเคมีคลินิกและแขนงวิชาภูมิคุ้มกันวิทยาคลินิก ภาควิชาเทคนิคการแพทย์ ด้วยวิธี Spectrophotometry

1. การศึกษาในหลอดทดลอง

1. การเตรียมสารสกัดจากเนื้อเสาวรส

ซื้อผลเสาวรสทั้งชนิดเปลือกสีเหลืองและสีม่วงจากตลาดสดในจังหวัดเชียงใหม่ นำส่วนที่เป็นเนื้อมาสกัดด้วยน้ำและ 80% เอทานอล สำหรับเสาวรสที่สกัดด้วย 80% เอทานอลจะนำไประเหยเอาเอทานอลออกก่อนโดยใช้เครื่อง Rotary evaporator จากนั้นนำสารสกัดทั้งที่สกัดด้วยน้ำและ 80% เอทานอล (ที่ระเหยเอาเอทานอลออกแล้ว) ไประเหิดแห้งด้วยเครื่อง Lyophilizer เก็บสารสกัดที่ได้หลังการระเหิดแห้งแล้วที่ -20°C เพื่อเก็บไว้ใช้สำหรับตรวจวิเคราะห์ต่อไป

2. การวิเคราะห์หาสารออกฤทธิ์ (Bioactive compounds) ในสารสกัดเสาวรสทั้งชนิดเปลือกสีม่วงและสีเหลือง^[23]

นำสารสกัดที่ผ่านการระเหิดแห้งแล้วทั้งชนิดเปลือกสีเหลืองและเปลือกสีม่วง ที่สกัดด้วยน้ำและ 80% เอทานอล มาทำการละลายกลับที่ความเข้มข้น 20 mg/ml นำไปผ่าน Solid phase extraction (SPE) โดยใช้เมทานอลเป็นตัวชะ นำสารที่ได้หลังจากการผ่าน SPE แล้วไประเหยแห้ง แล้วทำการละลายกลับด้วยเมทานอลอีกครั้ง นำสารที่ได้ไปวิเคราะห์หาสารออกฤทธิ์ (Bioactive compounds) ที่อยู่ในเสาวรส โดยวิเคราะห์ด้วยเครื่อง High Performance Liquid Chromatography (HPLC) โดยสารสกัดและสารมาตรฐานจะถูกละลายด้วยเมทานอลและวิเคราะห์ด้วยเครื่อง HPLC (Agilent 1100 Series diode-array detector) โดยมี mobile phase เป็น water: 0.4% acetic acid: methanol: acetonitrile อัตราส่วน 70:20:5:5/ v:v:v:v คอลัมน์ชนิด ODS Hypersil (250 × 4 mm, 5 μm) อัตราการไหลเท่ากับ 0.7 ml/min ที่ความยาวคลื่น 250 nm เทียบกับสารมาตรฐาน

3. การวิเคราะห์หาปริมาณวิตามิน เอ วิตามิน ซี วิตามิน อี และเบต้า-แคโรทีน^[24, 25]

3.1 วิเคราะห์หาปริมาณของวิตามิน ซี^[24] ด้วย HPLC-UV โดยใช้เมทานอล (HPLC grade) เป็น mobile phase โดยมีอัตราการไหลเท่ากับ 1 ml/min และวัดที่ความยาวคลื่น 254 nm ใช้คอลัมน์ชนิด Reverse phase – C18 (250 × 4.6 × 5.0 mm, 5 μm, Phenomenex) โดยการวิเคราะห์ในตัวอย่างสารสกัดเสาวรสที่ละลายกลับด้วยน้ำ และทำการกรองด้วยตัวกรองขนาด 0.25 μm ก่อนฉีดเข้าเครื่อง HPLC ในปริมาณ 20 μl ปริมาณของวิตามิน ซี ในสารสกัดเสาวรสจะคำนวณโดยเปรียบเทียบกับสารมาตรฐานวิตามิน ซี

3.2 วิเคราะห์หาปริมาณของวิตามิน เอ และวิตามิน อี^[25] ด้วย HPLC-UV การวิเคราะห์หาปริมาณวิตามิน เอ จะใช้เมทานอล (HPLC grade) เป็น mobile phase อัตราการไหลเท่ากับ 1 ml/min ที่ความยาวคลื่น 324 nm ด้วยคอลัมน์ชนิด Reverse phase – C18 (250 × 4.6 × 5.0 mm, 5 µm, Phenomenex)

การวิเคราะห์วิตามิน อี จะทำการสกัดสารสกัดเสาวรส (Lyophilized) ด้วยตัวทำละลายเฮกเซน ในปริมาณ 1:1 (v/v) แล้วทำการสกัดด้วยคลอโรฟอร์ม ในปริมาณ 1:1 (v/v) อีกครั้ง นำส่วนบนที่มีวิตามินไปทำการระเหยแห้งด้วยการปั่นที่ความเร็วสูง (Speed vacuum) จนแห้ง จากนั้นนำ mobile phase มาทำการละลายก่อนนำไปกรองด้วยตัวกรองขนาด 0.2 µm แล้วจึงฉีดเข้าเครื่อง HPLC ในปริมาณ 20 µl ใช้เมทานอล (HPLC grade) เป็น mobile phase อัตราการไหลเท่ากับ 1 ml/min ที่ความยาวคลื่น 291 nm ปริมาณของวิตามิน อี และวิตามิน เอ ในสารสกัดเสาวรส จะคำนวณโดยเปรียบเทียบกับสารมาตรฐานวิตามิน เอ และวิตามิน อี

3.3 วิเคราะห์หาปริมาณของเบต้า-แคโรทีน^[25]

ตรวจวิเคราะห์หาปริมาณของเบต้า-แคโรทีนด้วย HPLC-UV โดยใช้เมทานอล (HPLC grade) เป็น mobile phase อัตราการไหลเท่ากับ 1 ml/min และวัดที่ความยาวคลื่น 450 nm ด้วยคอลัมน์ชนิด Reverse phase – C18 (250 × 4.6 × 5.0 mm, 5 µm, Phenomenex) นำสารสกัดเสาวรสไปปั่นและกรองด้วยตัวกรองที่มีขนาด 0.2 µm นำไปฉีดเข้าเครื่อง HPLC ในปริมาณ 20 µl ปริมาณของเบต้า-แคโรทีนในสารสกัดเสาวรส จะคำนวณโดยเปรียบเทียบกับสารมาตรฐานเบต้า-แคโรทีน

4. การวิเคราะห์หาปริมาณ Total phenolic^[26]

ตรวจวิเคราะห์หาปริมาณของ total phenolic ด้วย Folin-Ciocalteu reagent โดยใช้สารสกัดเสาวรสที่เจือจางแล้วปริมาณ 50 µl ผสมกับสาร Folin-Ciocalteu reagent (ที่เจือจางในอัตราส่วน 1:10) จำนวน 2,500 µl ผสมให้เข้ากัน จากนั้นเติมสารละลายโซเดียมคาร์บอเนต (Na_2CO_3 , 7.5% w/v) ในปริมาณ 2,000 µl บ่มไว้ที่อุณหภูมิ 45 °C เป็นเวลา 15 นาที เมื่อครบเวลานำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 764 nm คำนวณปริมาณฟีนอลรวมในสารสกัดเสาวรส โดยเปรียบเทียบกับสารมาตรฐาน gallic acid โดยรายงานผลเป็น ไมโครกรัมของ gallic acid ต่อหนึ่งกรัมของสารสกัด (µg GAE/g extract)

5. การวิเคราะห์หาปริมาณ Total flavonoid^[27]

ตรวจวิเคราะห์หาปริมาณของ total flavonoid ด้วยวิธี aluminium chloride โดยใช้สารสกัดเสาวรสความเข้มข้น 100 mg/ml ปริมาณ 500 μ l ผสมกับเอทานอล จำนวน 1,500 μ l ผสมให้เข้ากัน จากนั้นเติมสารละลายอะลูมิเนียมคลอไรด์ความเข้มข้น 10% (10% aluminum chloride) ในปริมาณ 100 μ l เติมสารละลายโซเดียมอะซิเตท 100 μ l (1 M CH_3COONa) แล้วเติมน้ำกลั่นปริมาณ 2,800 μ l ผสมให้เข้ากัน บ่มไว้ที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 30 นาที เมื่อครบเวลานำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 415 nm คำนวณปริมาณฟลาโวนอยด์รวมในสารสกัดเสาวรส โดยเปรียบเทียบกับสารมาตรฐาน quercetin (ละลายในเมทานอล) โดยรายงานผลเป็น μg ของ quercetin ต่อหนึ่งกรัมของสารสกัด ($\mu\text{g QE/g extract}$)

6. การวิเคราะห์หาปริมาณ Total tannin^[28]

ตรวจวิเคราะห์หาปริมาณของ total tannin ด้วย Folin-Denis reagent โดยใช้สารสกัดเสาวรสความเข้มข้น 1 mg/ml ปริมาณ 100 μ l ผสมกับสาร Folin-Denis ปริมาณ 500 μ l ผสมให้เข้ากัน จากนั้นเติมสารละลายโซเดียมคาร์บอเนต (Na_2CO_3 0.5% w/v) ในปริมาณ 1,000 μ l แล้วเติมน้ำกลั่น 3,400 μ l ผสมให้เข้ากัน นำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 755 nm ภายใน 30 นาที คำนวณปริมาณแทนนินรวมในสารสกัดเสาวรส โดยเปรียบเทียบกับสารมาตรฐาน tannic acid โดยรายงานผลเป็น μg ของ tannic acid ต่อหนึ่งกรัมของสารสกัด ($\mu\text{g TE/g extract}$)

7. การทดสอบฤทธิ์ต้านอนุมูลอิสระ

7.1 การทดสอบฤทธิ์ต้านอนุมูลอิสระโดยรวม (Total antioxidant activity)^[29]

โดยใช้วิธี 2,2'-azino-bis(3-ethylbenzthiazoline-6-sulphonic acid) (ABTS) decolorization assay โดยเติมสารสกัดเสาวรสที่มีความเข้มข้นต่างๆ ปริมาณ 10 μ l ในสารละลาย $\text{ABTS}^{\bullet+}$ radical (เตรียมจากการผสม ABTS (14 mM) และ potassium persulfate (5 mM) ในอัตราส่วน 1:1 แล้วทิ้งไว้ 24 ชั่วโมงในที่มืดที่ 4 °C) ปริมาณ 990 μ l โดยสารละลาย $\text{ABTS}^{\bullet+}$ radical ก่อนเติมสารสกัดควรมีค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่นที่ 734 nm เท่ากับ 0.7 (คลาดเคลื่อนได้ไม่เกิน ± 0.02) หลังจากเติมสารสกัดแล้วทำการตรวจวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ลดลงทุกๆ 1 นาที ต่อเนื่องเป็นเวลา 3 นาที คำนวณอัตราการลดลงของ ($\Delta A/\text{min}$) แสดงฤทธิ์ในการต้านอนุมูลอิสระโดยรวม (Total antioxidant capacity) โดยเปรียบเทียบกับสารมาตรฐาน Trolox

7.2 การทดสอบฤทธิ์กำจัดไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ (H_2O_2 scavenging assay)^[30]

การทดสอบฤทธิ์กำจัดไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ของสารสกัดเสาวรสตัดแปลงวิธีมาจากวิธีของ Büyükbacı and Ei โดยใช้สารสกัดเสาวรสปที่ความเข้มข้นต่างๆ ปริมาณ 100 µl เติมไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ (0.003%) ปริมาณ 80 µl ผสมให้เข้ากันแล้วเติมฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 6.0 (0.1 mM PBS pH 6.0) ปริมาณ 800 µl เติมเพอร์ออกซิเดส (10 U/ml peroxidase) ปริมาณ 100 µl ผสมให้เข้ากัน สุดท้ายเติมสารละลาย ABTS (0.1% ABTS) ปริมาณ 800 µl ผสมให้เข้ากัน แล้วนำไปบ่มที่อุณหภูมิ 35 °C เป็นเวลา 10 นาที ครบเวลา นำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 415 nm ผลจะรายงานในรูปของเปอร์เซ็นต์การกำจัดไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ (Percentage of H₂O₂ scavenging) เทียบกับสารมาตรฐาน Trolox

7.3 การทดสอบฤทธิ์ต้านอนุมูลอิสระ^[31]

โดยใช้วิธี DPPH (1,1-diphenyl-2-picrylhydrazyl) radical scavenging assay เติมสารสกัดเสาวรสปริมาณ 50 μ l ลงในสารละลาย DPPH (6.4 mg DPPH ใน 100 μ l เอทานอล) นำไปบ่มในที่มืดที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 30 นาที เมื่อครบเวลาวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 515 nmฤทธิ์ในการกำจัด DPPH radicals จะถูกคำนวณโดยใช้สูตร

$$\text{DPPH}^{\bullet} \text{ scavenging activity (\%)} = \frac{(\text{Absorbance of blank} - \text{Absorbance of sample}) \times 100\%}{(\text{Absorbance of blank})}$$

7.4 การทดสอบฤทธิ์กำจัด Hydroxyl radical (OH[•] scavenging activity assay) ^[32]

ใช้วิธี Deoxyribose method เป็นการศึกษาความสามารถในการยับยั้ง $\text{OH}^\bullet$ radical ของสารตัวอย่าง โดยเติมฟอสเฟตบัฟเฟอร์ (Phosphate buffer solution) pH 7.4 คือออกซีไรโบส (33.6 mM Deoxyribose) และน้ำกลั่นลงไปปริมาตร 35 μl ตามลำดับ ผสมให้เข้ากัน จากนั้นเติมไฮโดรเจนเพอร์ออกไซด์ (33.6 nM H_2O_2), 1.2 mM EDTA, 300 μM FeCl_3 และสารสกัดที่เจือจางไว้แต่ละความเข้มข้นปริมาตร 35 μl ตามลำดับ จากนั้นเติม 1.2 mM ascorbic acid 35 μl ผสมให้เข้ากัน นำไปบ่มที่อุณหภูมิ 37 $^\circ\text{C}$ เป็นเวลา 1 ชั่วโมง จากนั้นเติม thiobarbituric acid และ 2.8% w/v trichloroacetic acid ปริมาตร 350 μl ลงไปตามลำดับ ผสมให้เข้ากันและนำไปต้มในน้ำเดือดเป็นเวลา 20 นาที จากนั้นแช่ในน้ำแข็ง 20 นาที นำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 532 nm ผลรายงานในรูปของเปอร์เซ็นต์การกำจัด hydroxyl radical (Percentage of $\text{OH}^\bullet$ scavenging) เทียบกับสารมาตรฐาน quercetin

8. การทดสอบฤทธิ์ด้านการอักเสบ^[33]

โดยวิธี Nitric oxide scavenging การยับยั้ง NO radical ถูกประเมินโดยใช้ปฏิกิริยา Griess Illosvoy ซึ่งเป็นปฏิกิริยาที่ถูกดัดแปลงโดยใช้ N-(1-naphthyl) ethylene diamine dihydrochloride (0.1% w/v) แทน 1-naphthylamine (5%) โดย reaction mixture ปริมาณ 3 ml จะประกอบด้วยโซเดียมไนโตรพรัสไซด์ (10 mM sodium nitroprusside) จำนวน 2 ml PBS pH 7.4 จำนวน 0.5 ml และสารสกัดเสาวรหรือสารมาตรฐาน จำนวน 0.5 ml ผสมให้เข้ากันแล้วนำไปบ่มไว้ที่อุณหภูมิ 25 °C เป็นเวลา 150 นาที เมื่อครบเวลาเติม reaction mixture ปริมาณ 0.5 ml ลงในสารละลายกรดซัลฟานิลิก (1.0 g sulfanilic acid in 2.5% H₃PO₄) ผสมให้เข้ากันแล้วตั้งทิ้งไว้ที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 5 นาทีเพื่อให้เกิด diazotization สมบูรณ์ เมื่อครบเวลาเติม N-(1-naphthyl) ethylene diamine dihydrochloride (NED) ปริมาณ 1 ml ผสมให้เข้ากันแล้วบ่มไว้ที่อุณหภูมิ 25 °C เป็นเวลา 30 นาที เมื่อครบเวลาวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 537 nm ผลจะถูกแสดงในรูปของเปอร์เซ็นต์การยับยั้ง (Percent of inhibition) โดยมี gallic acid เป็นสารมาตรฐาน

2. การศึกษาในกลุ่มอาสาสมัครผู้สูงอายุ

ทำการศึกษาในอาสาสมัครผู้สูงอายุทั้งเพศชายและเพศหญิงที่มีอายุตั้งแต่ 60 ปีขึ้นไป ที่อยู่ในเขตอำเภอเมืองเชียงใหม่ (ภายใต้การดูแลของศูนย์ปิยะมัลย์และบ้านธรรมปกรณ์) และเป็นผู้ที่มีสุขภาพแข็งแรง ไม่มีภาวะของโรคร้ายแรง (จากการตรวจของแพทย์) เริ่มต้นจะทำการตรวจร่างกายของอาสาสมัครโดยแพทย์ จากนั้นจะทำการเจาะเลือดจำนวน 10 ml เพื่อตรวจวัด ความสมบูรณ์ของเลือด (Complete blood cell count; CBC) และตรวจ Blood Chemistry (Glucose, BUN, Creatinine, Cholesterol, Triglyceride, HDL, LDL, Total protein, Albumin, Globulin, Total bilirubin, Direct bilirubin, Indirect bilirubin, AST, ALT, Alkaline phosphatase และ Uric acid) เพื่อใช้ประกอบการตรวจร่างกายเบื้องต้น จากนั้นแบ่งกลุ่มอาสาสมัครออกเป็น 1. เพศชายที่บริโภคน้ำเสาวรชนิดเปลือกส้มม่วง 2. เพศชายที่บริโภคน้ำเสาวรชนิดเปลือกสีเหลือง 3. เพศหญิงที่บริโภคน้ำเสาวรชนิดเปลือกส้มม่วง 4. เพศหญิงที่บริโภคน้ำเสาวรชนิดเปลือกสีเหลือง โดยในแต่ละกลุ่มจะมีอาสาสมัครกลุ่มละ 15 คน ให้อาสาสมัครดื่มน้ำเสาวรเป็นเวลา 4 สัปดาห์ โดยดื่มน้ำเสาวร 1 ครั้งหลังจากรับประทานอาหารกลางวันแล้ว ปริมาณที่ดื่ม 1 แก้ว (ประมาณ 125 ml) เมื่อครบเวลาทำการเจาะเลือดจำนวน 10 ml แล้วนำมาตรวจวัดความสมบูรณ์ของเลือด และตรวจ Blood Chemistry

นอกจากนี้เลือดทั้งก่อนและหลังการดื่มน้ำเสาวรจะนำมาตรวจวัดปริมาณวิตามิน (วิตามินเอ ซี และอี) วัดปริมาณ Interleukin-6 (IL-6), Interleukin-10 (IL-10) และ Tumor necrotic factor- α (TNF- α) ศึกษาฤทธิ์ในการต้านอนุมูลอิสระโดยตรวจวัด ABTS decolorization assay, Glutathione, Superoxide

dismutase activity, Catalase activity, Malondialdehyde และ Ferric reducing antioxidant power assay และ ศึกษาฤทธิ์ในการต้านการอักเสบโดยวิธี Nitric oxide scavenging

1. การตรวจวัดความสมบูรณ์ของเลือด (Complete blood cell count; CBC)

ตรวจวัดโดยใช้เครื่องวิเคราะห์อัตโนมัติ

2. การตรวจ Blood chemistry

ตรวจวัดโดยใช้เครื่องวิเคราะห์อัตโนมัติ Olympus AU680

3. การตรวจวัดระดับวิตามิน

วิตามิน ซี วิตามิน อี วิตามิน เอ

4. การวิเคราะห์หาฤทธิ์ต้านอนุมูลอิสระ

ABTS decolorization assay, Glutathione, Superoxide dismutase activity, Catalase activity, Malondialdehyde และ Ferric reducing antioxidant power assay

4.1 ABTS decolorization assay ดังกล่าวข้างต้น

4.2 การตรวจวัดการทำงานของเอนไซม์ Catalase (Erythrocyte catalase assay)

ใช้วิธีของ Aebi^[34] เป็นการตรวจหาไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ (H_2O_2) ที่สลายตัว โดยการนำ Packed red cell ที่ปั่นล้างด้วย 0.85% Normal saline (0.85% NSS) ปริมาตร 200 μ l นำมาเติมน้ำกลั่น 1,200 μ l ผสมให้เข้ากัน จะได้ lysate ออกมา จากนั้นดูด lysate 10 μ l ผสมกับฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 7.0 ปริมาตร 4,990 μ l จะได้เป็น diluted lysate ทำการตรวจวัดการทำงานของเอนไซม์ catalase โดยใช้ diluted lysate ปริมาตร 2,000 μ l ผสมกับไฮโดรเจนเปอร์ออกไซด์ (0.34% w/v H_2O_2) 1,000 μ l วัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 240 nm. โดยวิธี kinetic method

4.3 การตรวจวัดการทำงานของเอนไซม์ Superoxide dismutase (Erythrocyte superoxide dismutase assay)

ใช้วิธีของ Xin และคณะ^[35] โดยการนำ Packed red cell ที่ปั่นล้างด้วย 0.85% Normal saline (0.85% NSS) ปริมาตร 100 μ l นำมาเติมน้ำกลั่น 900 μ l ผสมให้เข้ากัน จะได้ lysate ออกมา จากนั้นดูด lysate 60 μ l ผสมกับฟอสเฟตบัฟเฟอร์ปริมาตร 940 μ l จะได้เป็น diluted lysate ทำการตรวจวัด

การทำงานของเอนไซม์ superoxide dismutase โดยใช้ diluted lysate ปริมาตร 188 μl ผสมกับ cocktail solution ($\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{NaHCO}_3 + \text{Xanthine} + \text{Iodonitrotetrazolium Violet}$) ปริมาตร 2,540 μl และ Xanthine Oxidase ปริมาตร 150 μl วัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 500 nm โดยวิธี kinetic method

4.4 การทดสอบความสามารถในการรีดิวส์ Fe^{3+} เป็น Fe^{2+} (Ferric reducing antioxidant power assay)

ใช้วิธีของ Benzie และ Strain^[36] เป็นการทดสอบความสามารถในการรีดิวส์เฟอร์ริก (Fe^{3+}) เป็นเฟอร์รัส (Fe^{2+}) ใน microplate reader โดยใช้ซีรัม 5 μl ทำปฏิกิริยากับ cocktail solution (300 mM acetate buffer : TPTZ : $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$) ในอัตราส่วน 10 : 1 : 1 ปริมาตร 150 μl จากนั้นเติมน้ำกลั่น 15 μl ผสมให้เข้ากัน นำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 593 nm ที่ 0 นาที จากนั้นบ่มที่อุณหภูมิ 37 °C เป็นเวลา 4 นาที ทำการวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 593 μl ที่ 4 นาที คำนวณโดยเปรียบเทียบกับสารมาตรฐาน FeSO_4

4.5 การตรวจวัดปริมาณ Reduced glutathione (GSH)

ใช้วิธีของ Beutler และคณะ^[37] การตรวจวัดปริมาณรีดิวส์กลูตาไธโอน ใช้ Whole blood ปริมาตร 400 μl ผสมกับน้ำกลั่นปริมาตร 1,000 μl และ precipitant solution 1,600 μl จะได้ส่วน supernatant จากนั้นนำไปกรองด้วยกระดาษกรอง Whatman No. 1 จะได้ส่วน clear supernatant ใช้ clear supernatant ปริมาตร 500 μl ผสมกับฟอสเฟสบัฟเฟอร์ pH 7.4 ปริมาตร 500 μl และ DTNB reagent ปริมาตร 500 μl วัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 412 nm ภายในเวลา 5 นาที คำนวณโดยเปรียบเทียบกับสารมาตรฐานกลูตาไธโอน

4.6 การวัดปริมาณ Malondialdehyde (MDA)

ใช้วิธีของ Santos และคณะ^[38] การวัดปริมาณ malondialdehyde ใช้ซีรัมปริมาตร 250 μl ผสมกับ phosphoric acid (0.44 M H_3PO_4) 750 μl นำไปบ่มที่อุณหภูมิห้องเป็นเวลา 10 นาที จากนั้นเติม thiobarbituric acid ปริมาตร 250 μl นำไปต้มในน้ำเดือดอุณหภูมิ 90 °C เป็นเวลา 30 นาที ได้สารประกอบสีชมพู นำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 532 nm คำนวณโดยเปรียบเทียบกับสารมาตรฐาน 1, 1, 3, 3-tetramethoxypropane (TMP)

5. การวิเคราะห์หาฤทธิ์ต้านการอักเสบ

วิเคราะห์หาปริมาณ Interleukin-6 (IL-6), Interleukin-10 (IL-10) และ Tumor necrotic factor-alpha (TNF- α) โดยใช้ ELISA kit ของ BioLegend's ELISA MAXTM Deluxe Sets

5.1 การตรวจวิเคราะห์หาปริมาณ Interleukin-6 (IL-6)

โดยใช้หลักการ Sandwich Enzyme-Linked Immunosorbent Assay (ELISA) โดยติด human IL-6 specific monoclonal antibody บน 96-well plate เติมน้ำซีรัมที่ต้องการทดสอบลงไป 100 ไมโครลิตรในหลุมทดสอบ IL-6 ในซีรัมจะไปจับกับแอนติบอดี จากนั้นเติม biotinylated anti-human IL-6 detection antibody 100 μ l ในทุกหลุมทดสอบ จะเกิด antibody-antigen-antibody เรียกว่า sandwich จากนั้นเติม avidin-horseradish peroxidase 100 μ l ลงไปในทุกหลุมทดสอบ และเติม TMB (3,3',5,5'-Tetramethylbenzidine) substrate solution 100 μ l ลงไปในทุกหลุมทดสอบ ได้ผลิตภัณฑ์เป็นสารสีน้ำเงินหากมี IL-6 ในสารตัวอย่าง สุดท้ายเติมสารหยุดปฏิกิริยาลงไป 100 μ l ในทุกหลุมทดสอบ สารละลายจะเปลี่ยนจากสีน้ำเงินเป็นสีเหลือง แล้ววัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 450 nm ด้วย microplate reader โดยรายงานผลเป็นพิโคกรัมต่อมิลลิลิตร (pg/ml) เทียบกับ Human IL-6 standard

5.2 การตรวจวิเคราะห์หาปริมาณ Interleukin-10 (IL-10)

โดยใช้หลักการ Sandwich Enzyme-Linked Immunosorbent Assay (ELISA) โดยติด human IL-10 specific monoclonal antibody บน 96-well plate เติมน้ำซีรัมที่ต้องการทดสอบลงไป 100 ไมโครลิตรในหลุมทดสอบ IL-10 ในซีรัมจะไปจับกับแอนติบอดี จากนั้นเติม biotinylated anti-human IL-10 detection antibody 100 μ l ในทุกหลุมทดสอบ จะเกิด antibody-antigen-antibody เรียกว่า sandwich จากนั้นเติม avidin-horseradish peroxidase 100 μ l ลงไปในทุกหลุมทดสอบ และเติม TMB substrate solution 100 μ l ลงไปในทุกหลุมทดสอบ ได้ผลิตภัณฑ์เป็นสารสีน้ำเงินหากมี IL-10 ในสารตัวอย่าง สุดท้ายเติมสารหยุดปฏิกิริยาลงไป 100 μ l ในทุกหลุมทดสอบ สารละลายจะเปลี่ยนจากสีน้ำเงินเป็นสีเหลือง แล้ววัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 450 nm ด้วย microplate reader โดยรายงานผลเป็นพิโคกรัมต่อมิลลิลิตร (pg/ml) เทียบกับ Human IL-10 standard

5.3 การตรวจวิเคราะห์หาปริมาณ Tumor necrotic factor-alpha (TNF- α)

โดยใช้หลักการ Sandwich Enzyme-Linked Immunosorbent Assay (ELISA) โดยติด human TNF- α specific monoclonal antibody บน 96-well plate เติมน้ำซีรัมที่ต้องการทดสอบลงไป 100 ไมโครลิตรในหลุมทดสอบ TNF- α ในซีรัมจะไปจับกับแอนติบอดี จากนั้นเติม biotinylated

anti-human TNF- α detection antibody 100 μ l ในทุกหลุมทดสอบ จะเกิด antibody-antigen-antibody เรียกว่า sandwich จากนั้นเติม avidin-horseradish peroxidase 100 μ l ลงไปในทุกหลุมทดสอบ และเติม TMB substrate solution 100 μ l ลงไปในทุกหลุมทดสอบ ได้ผลิตภัณฑ์เป็นสารสีน้ำเงินหากมี TNF- α ในสารตัวอย่าง สุดท้ายเติมสารหยุดปฏิกิริยา ลงไป 100 μ l ในทุกหลุมทดสอบ สารละลายจะเปลี่ยนจากสีน้ำเงินเป็นสีเหลือง แล้ววัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 450 nm ด้วย microplate reader โดยรายงานผลเป็นพิโคกรัมต่อมิลลิลิตร (pg/ml) เทียบกับ Human TNF- α standard

6. สถิติที่ใช้ในการวิจัย

การทดลองทุกการทดลองจะทำ 3 ซ้ำ ค่าจะแสดงในรูปของ mean $\pm$ SD วิเคราะห์ผลทั้งหมดโดยใช้โปรแกรม SPSS Version 16.0 (ใช้ Wilcoxon)