

บทที่ 3 วิธีการทดลอง

3.1 เครื่องมือและอุปกรณ์

- 3.1.1 เครื่องสกัดด้วยคาร์บอนไดออกไซด์เหนือวิกฤต (Super Critical Carbon Dioxide : SCCO₂) รุ่น *Spe-ed*TM SFE Model 680 BAR system (Applied Separations, Allentown, Pa, USA)
- 3.1.2 เครื่องวิเคราะห์สารด้วยเทคนิคโครมาโตกราฟีของเหลวแบบสมรรถนะสูง (High Performance Liquid Chromatography: HPLC) ยี่ห้อ Waters รุ่น 600 – 486 -717
- 3.1.3 เครื่องวัดความชื้น (Moisture Balance Precisa) รุ่น XM 120
- 3.1.4 เครื่องชั่งน้ำหนักแบบละเอียดทศนิยม 4 ตำแหน่ง
- 3.1.5 ตะแกรงร่อนแยกขนาด
- 3.1.6 เครื่องแยกขนาด
- 3.1.7 เครื่องวัดสเปกโตรมิเตอร์ช่วง UV-VIS (UV-VIS Spectrophotometer)
- 3.1.8 เครื่องแก้ว

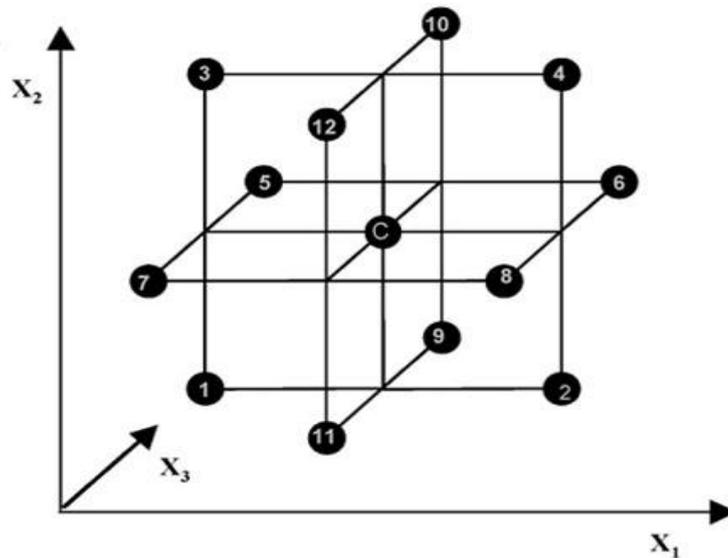
3.2 วัสดุและสารเคมี

- 3.2.1 ใบस्पุดำแห้ง (*Jatropha curcas* Linn.) พันธุ์นครราชสีมา จากศูนย์ศึกษาการพัฒนาเขานหินซ้อนอันเนื่องมาจากพระราชดำริ 7 ม.2 ต.เขานหินซ้อน อ.พนมสารคาม จ.ฉะเชิงเทรา
- 3.2.2 เมทานอล
- 3.2.3 เอทานอล
- 3.2.4 สารมาตรฐานกรดแกลลิก
- 3.2.5 สารมาตรฐานกรดเอลลาจิก
- 3.2.6 สารมาตรฐานคอริลาจिन
- 3.2.7 ก๊าซคาร์บอนไดออกไซด์
- 3.2.8 น้ำปราศจากไอออน
- 3.2.9 กรดฟอสฟอริก
- 3.2.10 กรดอะซิติก
- 3.2.11 สารมาตรฐาน 1, 1-diphenyl-2-picrylhydrazyl (DPPH)

3.3 วิธีการทดลอง

3.3.1 การออกแบบการทดลอง

ในงานวิจัยนี้ออกแบบการทดลองแบบบ็อกซ์-เบ็นเคน (Box-Behnken Design, BBD) ซึ่งใช้หลักทางคณิตศาสตร์ด้านมิติ สามารถใช้กับการทดลองที่มีตัวแปรได้มากที่สุดถึง 5 ตัวแปร โดยจะใช้ลูกบาศก์ (cube) ในการออกแบบการทดลอง ลูกบาศก์นี้ประกอบด้วยจุดศูนย์กลางและจุดกึ่งกลางของแต่ละด้าน ดังแสดงในรูปที่ 3.1 ซึ่งตัวแปรที่ศึกษาในงานวิจัยนี้ได้แก่ ความดัน (X_1) อุณหภูมิ (X_2) และสัดส่วนตัวทำละลายรวม (X_3) โดยแต่ละตัวแปรทำการศึกษาที่ 3 ระดับ คือ ความดันที่ 8 25 และ 42 เมกกะปาสกาล (เนื่องจากความดันวิกฤตของคาร์บอนไดออกไซด์มีค่าเท่ากับ 7.4 เมกกะปาสกาล และเครื่องมือที่ใช้ในการสกัดสามารถใช้ความดันได้ไม่เกิน 50 เมกกะปาสกาล) อุณหภูมิที่ 35 60 และ 85 องศาเซลเซียส เนื่องจากอุณหภูมิวิกฤตของคาร์บอนไดออกไซด์มีค่าเท่ากับ 31 องศาเซลเซียส และสารสกัดผลิตภัณฑ์จากธรรมชาติจะสลายตัวได้ง่ายที่อุณหภูมิสูงจึงเลือกใช้อุณหภูมิไม่เกิน 85 องศาเซลเซียสในการสกัด และสัดส่วนตัวทำละลายรวมที่ 1 3 และ 5 เปอร์เซ็นต์โดยปริมาตร เนื่องจากงานวิจัยที่ผ่านมาพบว่าการใช้สัดส่วนตัวทำละลายรวมในช่วง 1 – 5 เปอร์เซ็นต์โดยปริมาตรจะให้ผลในการสกัดสูงที่สุด โดยผลการออกแบบการทดลองแสดงดังตารางที่ 3.1 และ 3.2



รูปที่ 3.1 การออกแบบการทดลองแบบ Box-Behnken 3 ตัวแปร [3]

ตารางที่ 3.1 สัญลักษณ์และระดับตัวแปรต่าง ๆ ในการออกแบบการทดลองแบบ Box-Behnken

ตัวแปร	สัญลักษณ์		ระดับ	
	รหัสทั่วไป	รหัสระบุ	รหัสทั่วไป	รหัสระบุ
ความดัน (เมกกะปาสคาล)	P	X_1	8	-1
			25	0
			42	1
อุณหภูมิ (องศาเซลเซียส)	T	X_2	35	-1
			60	0
			85	1
สัดส่วนตัวทำละลายรวม (เปอร์เซ็นต์โดยปริมาตร)	C	X_3	1	-1
			3	0
			5	1

ตารางที่ 3.2 ผลการออกแบบการทดลองแบบ Box-Behnken แบบ 3 ตัวแปร 3 ระดับ

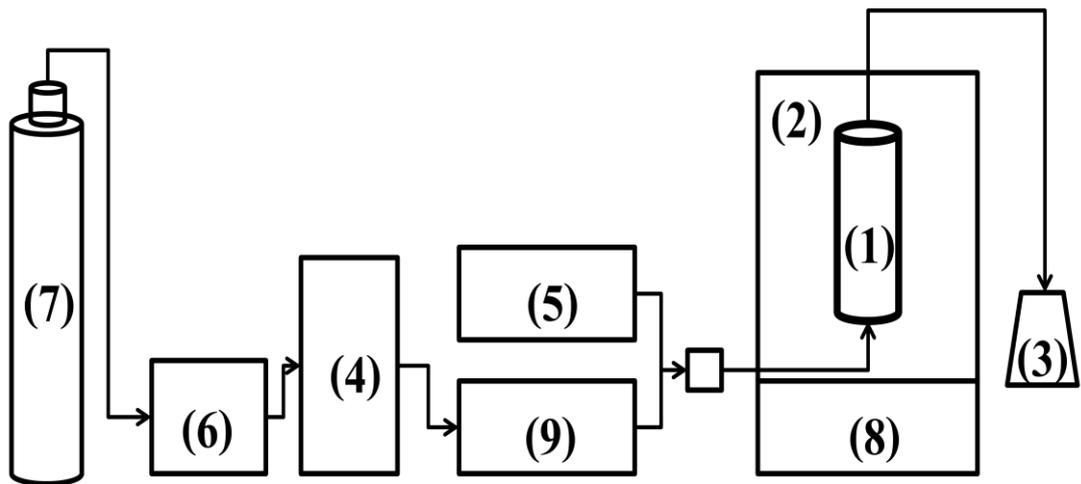
การทดลอง	ความดัน (X_1) (เมกกะปาสกาล)	อุณหภูมิ (X_2) (องศาเซลเซียส)	สัดส่วนตัวทำละลายรวม (X_3) (เปอร์เซ็นต์โดยปริมาตร)
1	-1 (8)	-1 (35)	0 (3)
2	-1 (8)	1 (85)	0 (3)
3	1 (42)	-1 (35)	0 (3)
4	1 (42)	1 (85)	0 (3)
5	-1 (8)	0 (60)	-1 (1)
6	-1 (8)	0 (60)	1 (5)
7	1 (42)	0 (60)	-1 (1)
8	1 (42)	0 (60)	1 (5)
9	0 (25)	-1 (35)	-1 (1)
10	0 (25)	-1 (35)	1 (5)
11	0 (25)	1 (85)	-1 (1)
12	0 (25)	1 (85)	1 (5)
13	0 (25)	0 (60)	0 (3)
14	0 (25)	0 (60)	0 (3)
15	0 (25)	0 (60)	0 (3)

3.3.2 การเตรียมใบสปูดำอบแห้ง

- 3.3.2.1 นำใบสปูดำที่ตัดก้านแล้วมาอบแห้งที่อุณหภูมิ 80 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 18 ชั่วโมง
- 3.3.2.2 นำใบสปูดำที่อบแห้งแล้วมาบดเพื่อลดขนาด แล้วคัดแยกขนาดด้วยตะแกรงขนาด 1.19 – 2.00 มิลลิเมตร
- 3.3.2.3 นำใบสปูดำอบแห้งที่คัดแยกขนาดแล้วมาวิเคราะห์หาปริมาณความชื้นด้วยเครื่องวัดปริมาณความชื้น พบว่าใบสปูดำอบแห้งมีความชื้นเหลือไม่เกิน 7 เปอร์เซ็นต์โดยน้ำหนักแห้ง
- 3.3.2.4 เก็บใบสปูดำอบแห้งที่คัดแยกขนาดแล้วในตู้ควบคุมความชื้นที่อุณหภูมิห้อง

3.3.3 การสกัดสารประกอบฟีนอลิกจากใบสปูดำโดยใช้คาร์บอนไดออกไซด์เหนือวิกฤต

ศึกษาการสกัดสารประกอบฟีนอลิกจากใบสปูดำด้วยคาร์บอนไดออกไซด์เหนือวิกฤต (รูปที่ 3.2) ทำการศึกษาอิทธิพลของ 3 ตัวแปรได้แก่ ความดันที่ 8 25 และ 42 เมกะปาสคาล อุณหภูมิที่ 35 60 และ 85 องศาเซลเซียส และสัดส่วนตัวทำละลายรวมที่ 1 3 และ 5 เปอร์เซ็นต์โดยปริมาตร ขั้นตอนการทดลองมีดังนี้



รูปที่ 3.2 โครงสร้างเครื่องสกัดด้วยคาร์บอนไดออกไซด์เหนือวิกฤต

- 3.3.3.1 ชั่งน้ำหนักใบสปูดำแห้ง 5 กรัม บรรจุลงในหน่วยสกัด (1)
- 3.3.3.2 นำหน่วยสกัดเข้าเครื่องสกัดด้วยคาร์บอนไดออกไซด์เหนือวิกฤต (2)
- 3.3.3.3 ใส่เมทานอลในขวดรองรับ (3) 20 มิลลิลิตร
- 3.3.3.4 นำขวดรองรับ (3) เข้าเครื่องสกัดด้วยคาร์บอนไดออกไซด์เหนือวิกฤต
- 3.3.3.5 เปิดเครื่องทำความเย็น (4) ตั้งอุณหภูมิที่ 20 องศาเซลเซียส
- 3.3.3.6 ตั้งค่าอัตราการไหลของตัวทำละลายรวม (5)

- 3.3.3.7 เปิดเครื่องปั๊มอากาศ (6) และเปิดถังแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (7)
- 3.3.3.8 เปิดเครื่องสกัดด้วยคาร์บอนไดออกไซด์เหนือวิกฤต และตั้งอุณหภูมิ (8)
- 3.3.3.9 ตั้งค่าความดันของแก๊สคาร์บอนไดออกไซด์ (9)
- 3.3.3.10 เริ่มการสกัดโดยปรับอัตราการไหลของสารสกัดขาออกไว้ที่ 100 มิลลิลิตรต่อนาที แล้วเริ่มจับเวลา
- 3.3.3.11 เก็บตัวอย่างทุกครึ่งชั่วโมงเป็นเวลาสองชั่วโมง และเก็บตัวอย่างทุกชั่วโมงจนครบ 4 ชั่วโมง
- 3.3.3.12 เก็บรักษาสารที่สกัดได้ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส
- 3.3.3.13 นำสารที่สกัดได้ไปวิเคราะห์หาปริมาณสารประกอบฟีนอลิก (กรดแกลลิก กรดแเอลลาจิก และคลอริลาจิน) โดยใช้เทคนิคโครมาโตกราฟีของเหลวแบบสมรรถนะสูง (HPLC) (หัวข้อ 3.4.2)
- 3.3.3.14 นำสารที่สกัดได้ไปวิเคราะห์หาความสามารถในการต้านอนุมูลอิสระ โดยวิธี โมดิฟาย ออลิจินอลดีฟิพีเอช (modified original DPPH) (หัวข้อ 3.4.3)

3.4 การวิเคราะห์ผลการทดลอง

3.4.1 การสร้างกราฟมาตรฐาน

สร้างกราฟมาตรฐาน (standard curve) เพื่อใช้ในการวิเคราะห์หาปริมาณกรดแกลลิก กรดแเอลลาจิก และคลอริลาจิน จากสารสกัดใบสมุนไพรโดยใช้เทคนิค HPLC

- 3.4.1.1 นำสารมาตรฐานกรดแกลลิก 0.5 กรัม ใส่ในขวดปรับปริมาตรขนาด 100 มิลลิลิตร
- 3.4.1.2 เติมน้ำตาล 10 มิลลิลิตร
- 3.4.1.3 ปรับปริมาตรด้วยน้ำปราศจากไอออน
- 3.4.1.4 ปิเปตสารละลายมาตรฐานกรดแกลลิกปริมาตร 1 2 3 4 5 และ 10 มิลลิลิตร ใส่ขวดปรับปริมาตรขนาด 100 มิลลิลิตร
- 3.4.1.5 ปรับปริมาตรด้วยน้ำปราศจากไอออนจะได้สารละลายมาตรฐานของกรดแกลลิกความเข้มข้น 50 100 250 500 มิลลิกรัมต่อลิตร ตามลำดับ
- 3.4.1.6 นำสารละลายมาตรฐานกรดแกลลิกไปวิเคราะห์หาปริมาณด้วยเครื่อง HPLC
- 3.4.1.7 นำข้อมูลที่วิเคราะห์ได้ไปสร้างกราฟมาตรฐานดังรูปที่ ก.1
- 3.4.1.8 ทำซ้ำตั้งแต่ข้อ 3.4.1.1 ถึง 3.4.1.7 โดยเปลี่ยนเป็นสารมาตรฐานกรดแเอลลาจิก และคลอริลาจิน ตามลำดับ

3.4.2 การวิเคราะห์หาปริมาณกรดแกลลิก กรดแอสลาจิก และคลอริลาจिन โดยใช้เทคนิคโครมาโตกราฟีของเหลวแบบสมรรถนะสูง

- 3.4.2.1 เตรียมสารสกัดตัวอย่าง โดยกรองด้วยตัวกรองสารสกัดขนาดเส้นผ่านศูนย์กลาง 0.45 ไมครอน เก็บในขวดตัวอย่าง
- 3.4.2.2 ใช้ไมโครไซริงค์ (micro syringe) ขนาด 100 ไมโครลิตร ดูดสารสกัดตัวอย่างปริมาตร 20 ไมโครลิตร ฉีดเข้าเครื่อง HPLC โดยสภาวะของเครื่องมีดังนี้
- คอลัมน์ : reverse-phase Shimpack CLC-ODS
 - ดีเทคเตอร์ : UV-visible detector ใช้ที่ความยาวคลื่น 270 นาโนเมตร
 - เฟสเคลื่อนที่ : กรดฟอสฟอริก 0.05 เปอร์เซ็นต์ และอะซิโตนไนไตรล์ 100 เปอร์เซ็นต์
 - อัตราส่วนของเฟสเคลื่อนที่ : 80 ต่อ 20 โดยปริมาตร
 - อัตราการไหลของเฟสเคลื่อนที่ : 1 มิลลิลิตรต่อนาที
 - ปริมาตรสารตัวอย่างที่ฉีด : 20 ไมโครลิตร
- 3.4.2.3 เปรียบเทียบผลการวิเคราะห์ที่ได้กับกราฟมาตรฐานของกรดแกลลิก กรดแอสลาจิก และคลอริลาจिन
- 3.4.2.4 รายงานผลผลได้การสกัดในหน่วยมิลลิกรัมต่อกิโลกรัมใบสบู่ดำแห้ง

3.4.3. การทดสอบคุณสมบัติการต้านอนุมูลอิสระของสารสกัดจากใบสบู่ดำ

ศึกษาคุณสมบัติในการต้านอนุมูลอิสระของสารสกัดจากใบสบู่ดำ โดยวิธี โมดิฟายออลิจินอลดีฟิพีเอช (modified original DPPH) [3] มีขั้นตอนดังนี้

- 3.4.3.1 นำตัวอย่างสารสกัดจากใบสบู่ดำ 0.1 มิลลิลิตร ใส่ในหลอดทดสอบ
- 3.4.3.2 เติมน้ำละลาย DPPH ความเข้มข้น 60 ไมโครโมลาร์ในเอทานอลความเข้มข้น 80 เปอร์เซ็นต์ โดยปริมาตร ปริมาณ 3.9 มิลลิลิตร
- 3.4.3.3 วัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 515 นาโนเมตร โดยใช้เครื่องวัดยูวีวิซิเบิลสเปกโตรมิเตอร์
- 3.4.3.4 รายงานผลของความสามารถในการต้านอนุมูลอิสระของสารสกัดใบสบู่ดำเป็นเปอร์เซ็นต์ เทียบเท่ากับสารมาตรฐาน DPPH

3.4.4 การวิเคราะห์ความสัมพันธ์ของปัจจัยที่มีผลต่อการสกัดสารประกอบฟีนอลิกจากใบ สบู่ดำด้วยวิธีพื้นที่ผิวตอบสนอง

วิเคราะห์ความสัมพันธ์ของปัจจัยที่มีผลต่อผลได้การสกัดสารประกอบฟีนอลิกจากใบสบู่ดำด้วยวิธีพื้นที่ผิวตอบสนองโดยใช้โปรแกรมสำเร็จรูปในการคำนวณผลการทดลองทั้งหมด 15 การทดลอง เพื่อหาสภาวะที่เหมาะสมในการสกัด และสร้างสหสัมพันธ์เพื่อใช้ทำนายค่าของผลได้การสกัด โดยศึกษาอิทธิพลของสามตัวแปร (ความดัน อุณหภูมิ และสัดส่วนตัวทำละลายรวม) ที่มีผลต่อค่าของผลได้การสกัด และแสดงผลในรูปของกราฟพื้นที่ผิวตอบสนอง

3.4.5 การวิเคราะห์ความคงตัวของสารสกัดในระหว่างการเก็บรักษา

วิเคราะห์ความคงตัวของสารประกอบฟีนอลิก (กรดแกลลิก กรดแอสลาจิก และคลอโรลาจिन) และความเสถียรของความสามารถในการต้านอนุมูลอิสระของสารสกัดใบสบู่ดำ โดยมีขั้นตอนดังนี้

- 3.4.5.1 เก็บรักษาสารสกัดจากใบสบู่ดำด้วยคาร์บอนไดออกไซด์เหนือวิกฤตและตัวทำละลายร่วมทั้ง 15 การทดลองในขวดสีชาที่มีฝาปิด
- 3.4.5.2 นำสารสกัดใบสบู่ดำไปเก็บในสภาวะที่ไม่มีแสงที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 4 สัปดาห์
- 3.4.5.3 วิเคราะห์หาปริมาณสารประกอบฟีนอลิก (กรดแกลลิก กรดแอสลาจิก และคลอโรลาจिन) ที่เหลืออยู่ด้วยเทคนิค HPLC เพื่อเปรียบเทียบกับปริมาณสารประกอบฟีนอลิกเริ่มต้นทุก 1 สัปดาห์
- 3.4.5.4 วิเคราะห์ความสามารถในการต้านอนุมูลอิสระของสารสกัดใบสบู่ดำทุก 1 สัปดาห์ ด้วยวิธี DPPH เพื่อเปรียบเทียบกับความสามารถในการต้านอนุมูลอิสระของสารสกัดเริ่มต้น