

# ฤทธิ์การต้านอนุมูลอิสระและปริมาณสารฟีนอลิกทั้งหมดของสารสกัดจากใบลิบสองราศี

## Antioxidant Activity and Total Phenolics of *Launaea sarmentosa* Leaves Crude Extracts

วัชรภรณ์ ประภาสะโนบล และ สุนันทา แก้วสระแสน

หน่วยวิจัยเคมีผลิตภัณฑ์ธรรมชาติ สาขาวิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี

มหาวิทยาลัยราชภัฏเพชรบุรี เมืองเพชรบุรี 76000

### บทคัดย่อ

ลิบสองราศี (*Launaea sarmentosa* (Willd) Sch.Bip.ex.Kuntze) เป็นพืชในวงศ์ Compositae พบที่บริเวณชายฝั่งใกล้ทะเลที่มีสภาพชื้นในท้องถิ่นวัดเขาตะเครา ตำบลบางครก อำเภอบ้านแหลม จังหวัดเพชรบุรี และพบว่ายังไม่เคยมีการรายงานสมบัติการต้านอนุมูลอิสระของสารประกอบฟีนอลิกในพืชชนิดนี้ ดังนั้นงานวิจัยนี้จึงมีวัตถุประสงค์เพื่อศึกษาฤทธิ์การต้านอนุมูลอิสระของสารสกัดเอทานอลและปิโตรเลียมอีเทอร์ของใบลิบสองราศีด้วยวิธี DPPH จากผลการทดลองพบว่าสารสกัดเอทานอลและสารสกัดปิโตรเลียมอีเทอร์จากใบลิบสองราศีมีฤทธิ์ต้านอนุมูลอิสระที่ค่า  $IC_{50}$  เท่ากับ 0.397 และ 1.390 มิลลิกรัม/มิลลิลิตร ตามลำดับ นอกจากนี้ยังได้ทำการศึกษาปริมาณของสารประกอบฟีนอลิกในสารสกัดทั้งสองชนิดด้วยวิธี Folin-Ciocalteu phenol test จากผลการศึกษาพบว่า ปริมาณของสารประกอบฟีนอลิกคิดเป็นร้อยละของสารสกัดเอทานอล และสารสกัดปิโตรเลียมอีเทอร์มีค่าเท่ากับ 33.684 และ 2.382 มิลลิกรัมกรดแกลลิก ตามลำดับ

**คำสำคัญ:** ลิบสองราศี สารต้านอนุมูลอิสระ สารฟีนอลิกทั้งหมด

### Abstract

*Launaea sarmentosa* (Willd) Sch.Bip.ex.Kuntze (Compositae) is Thai medicinal plant, which is distributed in Phetchaburi province. This plant was collected from Bangkok sub-district of Phetchaburi province. There were no reports data about the antioxidation activity of phenolic compounds in the plant *L. sarmentosa*. The aim of this work was to investigate antioxidation activity of ethanol and petroleum ether crude extracts of the leaves of *L. sarmentosa* by using DPPH method. The results showed that ethanol and petroleum ether crude extracts exhibited antioxidation activity with  $IC_{50}$  values of 0.397 and 1.390 mg/mL, respectively. In addition, the total phenolic content was also evaluated by using Folin-Ciocalteu phenol test method. The results showed that the percentage of phenolic content of ethanol and petroleum ether crude extract were 33.684 and 2.382 mg GAE/100 g DW, respectively.

**Keywords:** *Launaea sarmentosa*, antioxidant activity, total phenolic content



## บทนำ

ลิบสองราศีมีชื่อทางวิทยาศาสตร์ว่า *Launaea sarmentosa* (Willd) Sch.Bip.ex.Kuntze วงศ์ Compositae ในประเทศไทยพบได้ 3 ชนิด คือ *L.acaulis*, *L.sarmentosa* และ *L.asplenifolia* [1] มีชื่อสามัญว่าลิบสองราศีหรือผักลิ้นห่าน มีลักษณะอยู่ในประเภทเดียวกับเบญจมาศ เป็นพืชล้มลุก เป็นเถาเลื้อยติดดิน มีใบรอบลำต้น ใบยืนยาวคล้ายลิ้น รอบขอบใบหยัก ปลายใบโค้ง ใน 1 ต้นมีหลายใบ โดยจะแตกต้นอ่อนออกจากเถา ซึ่งยื่นออกไป ระหว่างเถาจะมีใบห่างวางเป็นคู่ ใบยาว

ประมาณ 20-25 เซนติเมตร มีสีเขียวซีด ฐานใบแคบ คล้ายเป็นก้าน แต่ปลายแผ่บานออก ดอกสีเหลือง ก้านดอกยาวประมาณ 3-5 เซนติเมตร กลีบดอกเป็นแฉก 8-10 กลีบ ดอกคล้ายกระดุมทอง (Figure 1) สภาพแวดล้อม สภาพอากาศที่เหมาะสมคืออากาศชื้น พบบริเวณชายฝั่งใกล้ทะเล สรรพคุณแก้ปวดร้อน แก้เจ็บคอ แผลในช่องปาก ฝี แผลเปื่อย ไฟไหม้ น้ำร้อนลวก แผลอักเสบเป็นหนอง [2]



(a)



(b)

**Figure 1.** *Launaea sarmentosa* (Willd) Sch.Bip.ex.Kuntze (a) leaves and (b) flowers.

ลิบสองราศี เป็นสมุนไพรที่ชาวบ้านในท้องถิ่นวัดเขาตะเครา ตำบลบางครก อำเภอบ้านแหลม จังหวัดเพชรบุรี ใช้ใบสดรักษาแผลหลายชนิดที่เกิดกับผิวหนัง ทั้งแผลที่เกิดจากอาการคัน แผลสด แผลเน่าเปื่อย แผลอักเสบเป็นหนอง แผลพุพอง เริม งูสวัด เพื่อรักษาอาการปวดแสบปวดร้อนลดอาการบวมและอักเสบได้เป็นอย่างดี [3] จากการตรวจสอบสารพิษเคมีเบื้องต้นจากใบลิบสองราศีแห้งโดยนำสารสกัดเมทานอลมา

ทดสอบพบว่า มีสารประกอบกลุ่มแอลคาลอยด์ สเตอรอยด์ ฟลาโวนอยด์ และแทนนิน [4] ต่อมาการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีโดยสามารถแยกสารที่เคยมีรายงานมาแล้ว 3 กลุ่ม ได้แก่ กลุ่มสเตอรอยด์ คือสารผสมสเตอรอยด์ ( $\beta$ -sitosterol และ stigmasterol) กลุ่มฟลาโวนอยด์ คือ luteolin จากสารสกัดเอทิลอะซิเตทและสารสกัดเมทานอล และพบสารกลุ่มกลัยโคไซด์ 1 ชนิดคือ luteolin-7-O-glucoside (Figure 2) [5]



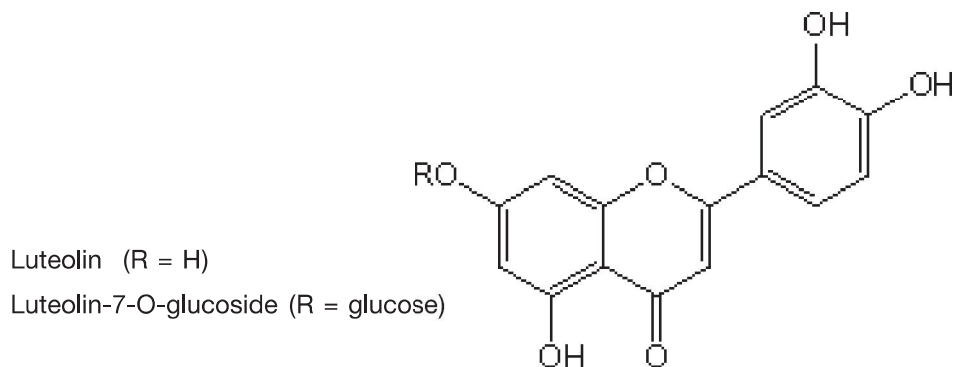


Figure 2. Flavonoid in *Launaea sarmentosa* (Willd) Sch.Bip.ex.Kuntze leaves

นอกจากนี้ยังมีการศึกษาฤทธิ์ทางชีวภาพของสารสกัดจากใบลิบสองราศีแห่ง โดยนำสารสกัดเฮกเซนเอทิลอะซิเตทและเมทานอลมาทดสอบฤทธิ์ต้านเชื้อจุลินทรีย์พบว่าสารสกัดเมทานอลสามารถยับยั้งการเจริญเติบโตของเชื้อจุลินทรีย์ได้ 7 ชนิด คือ *Staphylococcus aureus*, *Micrococcus lutes*, *Escherichia coli*, *Salmonella sp.*, *Enterobacter aerogenes*, *Klebsiella pneumonia* และ *Pseudomonas aeruginosa* [6] แต่สารสกัดทั้ง 3 ชนิดไม่แสดงฤทธิ์ต้านเชื้อยีสต์ *Candida albicans* เชื้อไวรัสเริม (Herpes simplex virus type 1) และมีความเป็นพิษต่อเซลล์ Vero ที่ความเข้มข้น 50 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร [5] จากที่กล่าวมาข้างต้นเป็นการศึกษาองค์ประกอบทางเคมีและฤทธิ์ทางชีวภาพบางชนิดจากใบลิบสองราศี พบว่าสารสกัดจากใบลิบสองราศีมีฤทธิ์ทางชีวภาพหลายอย่างที่ น่าสนใจ และเนื่องจากในใบลิบสองราศีมีสารประกอบกลุ่มฟลาโวนอยด์ ซึ่งเป็นสารประกอบฟีนอลิกที่มักจะแสดงฤทธิ์ในการต้านอนุมูลอิสระได้ [7] จากการศึกษา ค้นคว้างานวิจัยที่เกี่ยวข้อง พบว่ายังไม่เคยมีการศึกษาฤทธิ์ต้านอนุมูลอิสระและปริมาณสารประกอบฟีนอลในพืชชนิดนี้ ดังนั้นผู้วิจัยจึงสนใจที่จะศึกษาฤทธิ์การต้านอนุมูลอิสระ และปริมาณสารประกอบฟีนอลของสารสกัดจากใบลิบสองราศี เพื่อใช้เป็นข้อมูลพื้นฐานสำหรับการวิจัยเพื่อพัฒนาสารสกัดจากใบลิบสองราศีต่อไป

### วัสดุอุปกรณ์และวิธีการ

วัสดุอุปกรณ์ที่สำคัญที่ใช้ในการทดลอง ประกอบด้วย เครื่องระเหยแบบลดความดัน ( Vacuum Rotary Evaporator, Buchi) และเครื่องสเปกโตรโฟโตมิเตอร์ (Shimadzu, รุ่น UV 1601) สารเคมีที่ใช้ได้แก่ เมทานอล เอทานอล บีโตรีเลียมอีเทอร์ (b.p. 40-60° C) สารละลาย DPPH กรดแกลลิก และ Folin-Ciocalteu phenol

#### วิธีการทดลอง

**ตอนที่ 1** การเตรียมสารสกัดจากใบลิบสองราศี เก็บตัวอย่างใบลิบสองราศีจากตำบลบางครก อำเภอบ้านแหลม จังหวัดเพชรบุรี โดยการเก็บใบลิบสองราศีในระยะเวลาเริ่มมีดอก คัดเลือกใบ ทำความสะอาด ใส่ตะแกรงฟุ้งลมให้แห้งและบดให้ละเอียด แช่ใบแห้ง 300 กรัมในเอทานอล 95% ปริมาตร 500 mL เป็นเวลา 3 วัน จากนั้นกรองได้ส่วนกากที่เหลือนำไปแช่ในเอทานอล 95% ทำซ้ำ 4 ครั้ง และส่วนที่เป็นสารละลายเอทานอลนำไประเหยตัวทำละลายออกด้วยเครื่องระเหยแบบลดความดัน และนำมาระเหยตัวทำละลายออกจนหมดบนเครื่องอังไอน้ำอีกครั้ง จะได้สารสกัดเอทานอล 95% จากนั้นนำสารสกัดเอทานอล 95% มาสกัดด้วยบีโตรีเลียมอีเทอร์ 4 ครั้ง ครั้งละ 10 mL



สารสกัดชั้นบนจะได้สารสกัดบีโตรีเลียมอีเทอร์ ส่วนชั้นล่างจะเป็นสารสกัดเอทานอล และนำมาระเหยตัวทำละลายออก เก็บสารสกัดในขวดสีชาที่อุณหภูมิ 4 °C

**ตอนที่ 2** การตรวจสอบฤทธิ์การต้านอนุมูลอิสระ การตรวจสอบฤทธิ์การต้านอนุมูลอิสระทำได้โดยวิธี 2,2-diphenyl-1-picrylhydrazyl (DPPH) ตามวิธีการของ Yen และ Hsieh [8] ทำโดยเตรียมสารละลาย DPPH 0.2 mM และนำสารสกัดเอทานอลและสารสกัดบีโตรีเลียมอีเทอร์จากตอนที่ 1 มาเตรียมเป็นสารละลายที่มีความเข้มข้น 0.2, 0.4, 0.6, 0.8 และ 1.0 mg/mL ในเมทานอลและผสมกับสารละลาย DPPH 2 mL ตั้งทิ้งไว้ในที่มืด ณ อุณหภูมิห้องนาน 30 นาที แล้ววัดค่าการดูดกลืนแสงด้วยเครื่องสเปกโทรโฟโตมิเตอร์ที่ความยาวคลื่น 518 nm และนำค่าที่วัดได้มาคำนวณหาเปอร์เซ็นต์ความสามารถดักจับอนุมูล DPPH (% DPPH radical scavenging) จากสูตร

$$\% \text{ radical scavenging} = [(A_{\text{control}} - A_{\text{sample}})/A_{\text{control}}] \times 100$$

เมื่อ  $A_{\text{sample}}$  = ค่าการดูดกลืนแสงของชุดตัวอย่าง  
 $A_{\text{control}}$  = ค่าการดูดกลืนแสงของชุดควบคุม

จากนั้นคำนวณหาค่าความเข้มข้นของสารสกัดที่สามารถดักจับอนุมูล DPPH ได้ที่ 50% ( $IC_{50}$ ) จากกราฟความสัมพันธ์ระหว่าง % radical scavenging กับความเข้มข้นของสารสกัด

**ตอนที่ 3** การวิเคราะห์ปริมาณสารประกอบฟีนอลิกทั้งหมด

วิเคราะห์ปริมาณสารประกอบฟีนอลิกทั้งหมดของสารสกัดเอทานอลและสารสกัดบีโตรีเลียมอีเทอร์จากใบลิบสองราศีด้วยวิธี Folin–Ciocalteu Phenol Test ตามวิธีของ Chang et al. [9] ใช้กรดแกลลิกเป็นสารมาตรฐาน โดยใช้สารมาตรฐานกรดแกลลิกที่มีความเข้มข้น 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20 mM และวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ 725 nm ด้วยเครื่องสเปกโทรโฟ

โตมิเตอร์ และนำค่าการดูดกลืนแสงที่ได้ไปสร้างกราฟมาตรฐานกรดแกลลิก จากนั้นเตรียมสารสกัดเอทานอลและบีโตรีเลียมอีเทอร์ด้วยวิธี Folin–Ciocalteu Phenol Test ตามวิธีของ Chang et al. [9] และนำมาวัดค่าการดูดกลืนแสงโดยทำการทดลองทั้งหมด 3 ซ้ำ จากนั้นนำค่าการดูดกลืนแสงที่ได้มาหาค่าเฉลี่ยและนำไปเทียบกับกราฟมาตรฐานกรดแกลลิกเพื่อคำนวณหาปริมาณสารประกอบฟีนอลิกโดยรวมและแสดงผลเป็นค่ามิลลิกรัมสมมูลของกรดแกลลิกในตัวอย่างแห้ง 100 กรัม (mg GAE/100 g dry weight)

## ผลการศึกษา

สารสกัดเอทานอล 95% จากใบลิบสองราศีมีลักษณะขุ่นหนืดสีเขียวเข้มจึงมีการนำมาสกัดด้วยบีโตรีเลียมอีเทอร์เพื่อแยกส่วนที่มีสีเขียวออก ทำให้ได้สารสกัดสองส่วนคือ สารสกัดเอทานอลเป็นสารกลุ่มที่มีขี้ และสารสกัดบีโตรีเลียมอีเทอร์เป็นส่วนที่มีสารขี้ดำ การเลือกใช้เอทานอลในการสกัดสารจากใบลิบสองราศีเพราะสารที่มีฤทธิ์ต้านอนุมูลอิสระสามารถละลายได้ดีในเอทานอลที่เป็นโมเลกุลที่มีขี้ขางที่มีการรายงานไว้ในงานวิจัยของ Luengthanaphol et al. [10]

### การตรวจสอบฤทธิ์การต้านอนุมูลอิสระ

ผลการตรวจสอบฤทธิ์การต้านอนุมูลอิสระโดยใช้วิธี 2,2-diphenyl-1-picrylhydrazyl (DPPH) ของสารสกัดเอทานอลให้ค่าความสามารถดักจับอนุมูล DPPH สูงสุดที่ความเข้มข้น 1.0 mg/mL (Figure 3)

ส่วนสารสกัดบีโตรีเลียมอีเทอร์ให้ค่าความสามารถดักจับอนุมูล DPPH สูงสุดที่ความเข้มข้น 2.0 mg/mL (Figure 4)



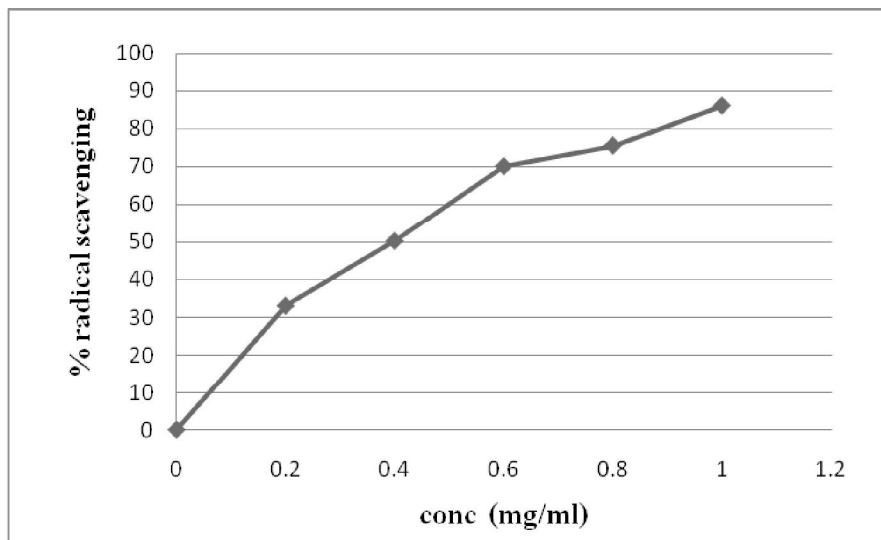


Figure 3. Radicals scavenging activity of ethanol extracts

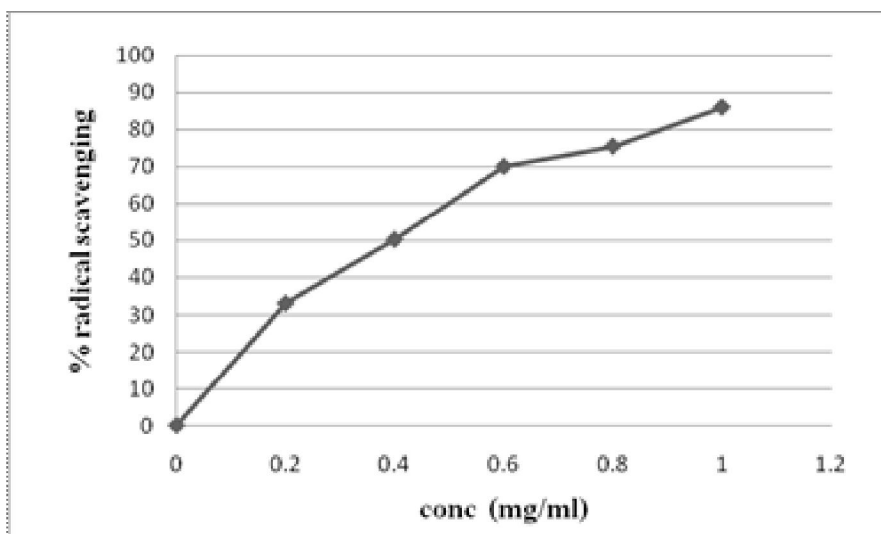


Figure 4. Radicals scavenging activity of petroleum ether extracts

จากกราฟ (Figure 3 และ Figure 4) พบว่า สารสกัดเอทานอลจากใบลิบสองราศีมีค่า  $IC_{50}$  เท่ากับ

0.397 mg/mL ส่วนสารสกัดบีโตรเลียมอีเทอร์จากใบลิบสองราศีจากมีค่า  $IC_{50}$  เท่ากับ 1.390 mg/mL



### ปริมาณสารประกอบฟีนอลิกของสารสกัด

ในการวัดค่าการดูดกลืนแสงของสารมาตรฐานกรดแกลลิกด้วยเครื่องสเปกโทรโฟโตมิเตอร์ที่ความยาวคลื่น 725 nm โดยใช้สารมาตรฐานกรดแกลลิกที่มีความเข้มข้น 0.05, 0.10, 0.15 และ 0.20 mM นำมาคำนวณปริมาณสารประกอบฟีนอลิกได้จาก linear regression equation ของกราฟมาตรฐานของกรดแกลลิกโดยสมการเส้นตรงที่ได้คือ

$$Y = 0.242x - 0.002 \quad (r^2 = 0.997)$$

โดย Y คือความเข้มข้นของสารมาตรฐานกรดแกลลิก (mM) และ x คือค่าการดูดกลืนแสง

จากผลการทดลอง พบว่าค่าการดูดกลืนแสงจะเพิ่มขึ้นตามความเข้มข้นของกรดแกลลิก และสามารถนำค่าการดูดกลืนแสงมาคำนวณหาปริมาณสารประกอบฟีนอลิกของสารสกัดที่สมมูลกับกรดแกลลิกในหน่วย มิลลิโมลาร์ (mM) และค่ามิลลิกรัมสมมูลของกรดแกลลิกในตัวอย่างแห้ง 100 กรัม (mg GAE/100 g dry weight) จากการคำนวณปริมาณสารประกอบ ฟีนอลิกโดยรวมของสารสกัดใบลิบสองราศี พบว่าสารสกัดใบลิบสองราศีจากเอทานอลและปิโตรเลียมอีเทอร์มีปริมาณสารประกอบฟีนอลิก (Table 1)

**Table 1** The absorbance and phenolic compounds from *Launaea sarmentosa* Leaves Crude Extracts

Solvents	Absorbance	phenolic compounds (mM)	phenolic compounds (mgGAE/100 gDW)
ethanol	0.8230.001	0.198	33.684
petroleum ether	0.0720.002	0.014	2.382

### อภิปรายผล

เมื่อศึกษาฤทธิ์การต้านอนุมูลอิสระจากตัวทำละลายที่ใช้สกัดใบลิบสองราศี คือ เอทานอลและปิโตรเลียมอีเทอร์ โดยทดสอบความสามารถในการดักจับอนุมูลอิสระ DPPH โดยวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 518 นาโนเมตร พบว่าสารสกัดเอทานอล มีค่า IC<sub>50</sub> เท่ากับ 0.397 mg/mL และสารสกัดปิโตรเลียมอีเทอร์มีค่า IC<sub>50</sub> เท่ากับ 1.390 mg/mL จากการศึกษาผลการทดลองของ Pinelo et al. [11] ที่ศึกษาผลของตัวทำละลาย ได้แก่ เอทานอล เมทานอล และน้ำ ต่อความสามารถในการต้านอนุมูลอิสระของสารกลุ่มฟลาโวนอยด์ แล้วพบว่าตัวทำละลายเอทานอลแสดงสมบัติในการต้านอนุมูลอิสระ DPPH ดีที่สุด และสอดคล้องกับผลการวิจัยในครั้งนี้ที่พบว่าสารสกัดเอทานอลของใบลิบสองราศีมีฤทธิ์การต้านอนุมูลอิสระได้ดีกว่าสารสกัดปิโตรเลียมอีเทอร์ ซึ่งแสดงให้เห็นว่าสารกลุ่ม

ฟลาโวนอยด์สามารถละลายได้ดีในตัวทำละลาย เอทานอล เนื่องมาจากการเกิดพันธะไฮโดรเจนจะทำให้ความสามารถในการให้อะตอมไฮโดรเจนของสารประกอบฟีนอลิกเปลี่ยนแปลงไป [12]

จากผลการศึกษาปริมาณสารประกอบฟีนอลิกจากสารสกัดใบลิบสองราศี ในตัวทำละลายเอทานอลและปิโตรเลียมอีเทอร์ โดยทำปฏิกิริยากับ Folin-Ciocalteu Phenol test แล้วนำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 725 nm แล้วนำไปเปรียบเทียบกับสารมาตรฐานกรดแกลลิก พบว่าปริมาณสารประกอบฟีนอลิกในตัวทำละลายทั้ง 2 ชนิดมีปริมาณที่แตกต่างกันอย่างเห็นได้ชัดเจน ซึ่งสารสกัดเอทานอล 95% มีปริมาณสารประกอบฟีนอลิกเท่ากับ 33.684 mg GAE/100 g DW และสารสกัดปิโตรเลียมอีเทอร์มีปริมาณสารประกอบฟีนอลิกเท่ากับ 2.382 mg GAE/100 g



DW จากการศึกษาคุณสมบัติของสารประกอบฟีนอลิก กลุ่มฟลาโวนอยด์เป็นสารที่ละลายได้ดีในตัวทำละลายที่มีขั้วอย่างเอทานอล [11] ซึ่งสอดคล้องกับชนิดของกลุ่มสารที่พบในใบลิบสองราศีที่เป็นฟลาโวนอยด์ชนิด luteolin และ luteolin-7-O-glucoside ซึ่งเป็นสารประเภทฟลาโวนอยด์กลัยโคไซด์ [5] จึงถูกสกัดออกมาในสารสกัดเอทานอลได้ดีกว่าปิโตรเลียมอีเทอร์ นอกจากนี้สารประกอบฟีนอลิกยังมีหมู่ ไฮดรอกซิลบนวงเบนซีน ซึ่งสามารถให้อิเล็กตรอนหรือไฮโดรเจนแก่อนุมูลอิสระจึงช่วยยับยั้งหรือชะลอการเกิดปฏิกิริยาออกซิเดชันได้ [13] ทำให้สารสกัดเอทานอล 95% และสารสกัดปิโตรเลียมอีเทอร์มีฤทธิ์ต้านอนุมูลอิสระและปริมาณสารประกอบฟีนอลิกที่สัมพันธ์กัน ซึ่งสอดคล้องกับผลการวิจัยของนันท์นภัส เต็มวงศ์ [14] ที่พบว่าเมื่อปริมาณสารประกอบฟีนอลิกเพิ่มขึ้นความสามารถในการต้านอนุมูลอิสระจะเพิ่มขึ้นด้วย

### กิตติกรรมประกาศ

ขอขอบคุณนางปิยะพร ศรีพลาวงษ์ (ครูแมว) ที่ช่วยเก็บตัวอย่างใบลิบสองราศี และขอขอบคุณสาขาวิชาเคมี หน่วยวิจัยเคมีผลิตภัณฑ์ธรรมชาติ และศูนย์วิทยาศาสตร์และวิทยาศาสตร์ประยุกต์ คณะวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี มหาวิทยาลัยราชภัฏเพชรบุรีที่ให้สถานที่ทำวิจัยและให้การสนับสนุนงานวิจัยในทุกด้าน

### เอกสารอ้างอิง

1. Hiroshig, K. 2001. *Taxonomic studies in the Compositae of Thailand 13 Tribe Lactuceae*. Department of Botany, National Science Museum : Tokyo, 133-143.
2. กัญจนา ดีวิเศษ. 2542. *ผักพื้นบ้านภาคใต้*. กรุงเทพมหานคร: สถาบันการแพทย์แผนไทย กรมการแพทย์ กระทรวงสาธารณสุข.
3. กี่ คูหล้า. *ผู้ใช้ลิบสองราศี*. [สัมภาษณ์] ตำบลบางครก อำเภอบ้านแหลม จังหวัดเพชรบุรี. 2550.
4. อรวิษณุ ทองมาก บุษราคม ทรัพย์อุดมผล และปรีชา ภูวไพโรศศิริกาล. 2551. *ผลของสารสกัดจากใบลิบสองราศีต่อเชื้อแบคทีเรีย Staphylococcus aureus และการระบุนิเวศเบื้องต้นของสารทุติยภูมิ*. การประชุมนำเสนอผลการวิจัยมหาวิทยาลัยราชภัฏเพชรบุรี ครั้งที่ 1 วันที่ 19-20 กันยายน 2551.
5. บุษราคม ทรัพย์อุดมผล และปรีชา ภูวไพโรศศิริกาล. 2551. *องค์ประกอบทางเคมีจากผักลิ้นห่าน*. การประชุมนำเสนอผลการวิจัยมหาวิทยาลัยราชภัฏเพชรบุรี ครั้งที่ 1 วันที่ 19-20 กันยายน 2551.
6. ตริบุปผา มิ่งเมือง ดำรงค์ พงศ์พุทธชาติ และ บุษกร อู่วงษ์. 2551. *ฤทธิ์ต้านเชื้อจุลินทรีย์ของสารสกัดจากใบลิบสองราศี*. การประชุมนำเสนอผลการวิจัยมหาวิทยาลัยราชภัฏเพชรบุรี ครั้งที่ 1 วันที่ 19-20 กันยายน 2551.
7. Packer, L., Hiramatsu, M. and Yoshikawa, T. 1999. *Antioxidant Food Supplements in Human Health*. Academic Press. U.S.A.
8. Yen, G.C. and Hsieh, G.L. 1997. Antioxidant effects on dopamine and related compounds. *Biosci. Biotech. Biochem.* 61(10): 1646 -1649.
9. Chang, C.H., H.Y. Lin, C.Y. Chang and Y.C. Liu. 2005. Comparisons on the antioxidant properties of fresh, freeze-dried and hot-air-dried tomatoes. *J. Food Eng.* 77: 478-485.



10. Luengthanaphol, S., Mongkholkhajornsilp, D., Douglas, S., Douglas, P.L., Pongsopa, L., & Pongamphai, S. 2004. Extraction of antioxidants from sweet Thai tamarind seed coat preliminary experiments. *J. Food Eng.* 63(3) : 247-252.
11. Pinelo, M., M. Lara, J. S. Maria and C. N. Maria. 2004. Solvent effect on quercetin antioxidant capacity. *Food Chem.* 88 (2): 201-207.
12. Valgimigli, L., J. T. Banks, K.U. Ingold and J. Lusztyk. 1995. Kinetic solvent effect on hydroxylic hydrogen atom abstractions are independent of the nature of the abstraction radicals. Two extreme tests using vitamin E and phenol. *J. Am. Chem. Soc.* 117(40): 9966-9971.
13. Hu, C. and D. D. Kitts. 2000. Studies on the antioxidant activity of Echinacea root extract. *J. Agric. Food Chem.* 48: 1466-1472.
14. นันทน์ภัส เต็มวงศ์. 2551. ศึกษาหาปริมาณและความสัมพันธ์ของสารประกอบฟีนอลิกกับความสามารถในการต้านอนุมูลอิสระ. *ก้าวทันโลกวิทยาศาสตร์*, 8(2): 114-121.

