

## บทคัดย่อ

รหัสโครงการ : MRG5280106

ชื่อโครงการ : การพัฒนาวิธีการวิเคราะห์กรดฟีโนลิกในน้ำผลไม้

ชื่อนักวิจัย : ผศ.ดร.สุภารา ลิลิตชาญ มหาวิทยาลัยมหิดล

E-mail Address: supathra.lil@mahidol.ac.th, supathral@hotmail.com

ระยะเวลาโครงการ : 16 มีนาคม 2552 ถึง 15 มิถุนายน 2555

โดยทั่วไปการวิเคราะห์กรดฟีโนลิกในพืช ผัก และผลไม้ใช้วิธีการสกัดด้วยตัวทำละลาย อินทรีย์ หรือวิธี Soxhlet extraction ซึ่งเป็นวิธีที่ใช้เวลานาน และมีความยุ่งยากซับซ้อน ดังนั้น งานวิจัยนี้จึงสนใจพัฒนาวิธีวิเคราะห์กรดฟีโนลิกในน้ำผลไม้ รำข้าว และกากรำข้าว ซึ่งเป็น แหล่งที่สำคัญของกรดฟีโนลิก โดยอาศัยหลักการสกัดด้วยตัวทำละลายเพียงบางส่วนร่วมกับ การวิเคราะห์สารด้วยเทคนิค isocratic HPLC การสกัดสารเหล่านี้ด้วยวิธีการสกัดเพียงบางส่วน ทำได้โดยนำตัวอย่างมาสกัดด้วยตัวทำละลาย 2 ครั้ง โดยการสกัดแต่ละครั้งใช้ปริมาตรของตัว ทำละลายที่แตกต่างกัน (4 และ 8 มิลลิลิตร) และใช้เวลาสกัดครั้งละ 1 นาที พนบว่าปริมาณกรด แกลลิก กรดเฟอรูลิก และกรดคลอโรเจนิกในน้ำแอปเปิลที่สกัดด้วยวิธีการสกัดเพียงบางส่วนมีค่า เท่ากับ 1.66, 0.42 และ 36.9 มิลลิกรัม/ลิตร ซึ่งมีค่าใกล้เคียงกับการหาปริมาณกรดฟีโนลิกด้วย วิธีการสกัดแบบดั้งเดิม (classical method) นอกจากนี้ในงานวิจัยนี้ได้วิเคราะห์หาค่า สัมประสิทธิ์การแบ่งละลาย (partition coefficient,  $K_p$ ) ของกรดแกลลิก (0.91) กรดเฟอรูลิก (0.46) และกรดคลอโรเจนิก (0.73) ระหว่างตัวทำละลายเอทิลอะซีเตറตและน้ำแอปเปิลที่ อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส ในงานวิจัยนี้ได้วิเคราะห์หาปริมาณกรดฟีโนลิกและแแกมมา-โไฮ ชานอลในรำข้าวสายพันธุ์ต่างๆ 4 สายพันธุ์ และการรำข้าวโดยใช้วิธีการสกัดเพียงบางส่วนด้วย กรดฟีโนลิกที่สามารถวิเคราะห์ได้มี 5 ชนิด คือ กรดเฟอรูลิก กรดพารา-คูมาริก กรดคลอโรเจนิก กรดแคฟเฟอิก และกรดไซลินจิก และสามารถหาค่าสัมประสิทธิ์การดูดซับ (adsorption coefficient,  $K_d$ ) ของกรดฟีโนลิกทั้ง 5 ชนิด และแแกมมา-โไฮชานอลระหว่างตัวทำละลายเมทานอลและตัวอย่างรำข้าวที่อุณหภูมิ 30 องศาเซลเซียส พนบว่าค่า  $K_d$  ของกรดฟีโนลิกทั้ง 5 ชนิดมีค่าสูงกว่าค่า  $K_d$  ของแแกมมา-โไฮชานอลในทุกตัวอย่างของรำข้าว นอกจากนี้พบว่า วิธีการสกัดเพียงบางส่วนนี้จะสามารถนำมาใช้ในการทำนายหาค่าปริมาณของสารเหล่านี้ใน ตัวอย่างรำข้าวทำได้อย่างง่ายๆ โดยสกัดเพียงครั้งเดียวเมื่อทราบค่า  $K_d$  ของสาร จากผลการ ทดลองพบว่าปริมาณของสารที่หาด้วยวิธีการสกัดเพียงครั้งเดียวนี้มีค่าถูกต้องใกล้เคียงกับการ สกัดเพียงบางส่วนที่ทำการสกัด 2 ครั้ง โดยมีค่าความแตกต่างของกรดฟีโนลิกทั้ง 5 ชนิด และ แแกมมา-โไฮชานอลสูงสุดเพียงร้อยละ  $\pm 3.93$  และ  $\pm 2.60$  ตามลำดับ อีกทั้งวิธีการสกัดเพียง บางส่วนเพียงโดยทำการสกัดเพียงครั้งเดียวนี้ยังสามารถนำไปใช้ในการทำนายหาค่าความ

สามารถในการสกัดได้ของกรดฟีโนลิก (ร้อยละ 96-104) และแแกมมา-โอไรซานอล (ร้อยละ 99-101) ในตัวอย่างรำข้าวได้อีกด้วย วิธีที่ได้จากการศึกษานี้พบว่าเป็นวิธีที่มีความสะดวก รวดเร็ว และมีความถูกต้องจึงเหมาะสมสำหรับการใช้วิเคราะห์ในงานประจำ

**คำหลัก:** กรดฟีโนลิก; วิธีการสกัดเพียงบางส่วน; ค่าสัมประสิทธิ์การดูดซับ; ค่าสัมประสิทธิ์การแบ่งละลาย; รำข้าว; น้ำผลไม้

## Abstract

---

**Project Code:** MRG5280106

**Project Title:** Method Development for the Determination of Phenolic Acids in Fruit Juices

**Investigator:** Asst. Prof. Dr. Supathra Lilitchan, Mahidol University

**E-mail Address:** [supathra.lil@mahidol.ac.th](mailto:supathra.lil@mahidol.ac.th), [supathral@hotmail.com](mailto:supathral@hotmail.com)

**Project Period:** 16 March 2009 - 15 June 2012

Phenolic acids in plant, vegetable and fruit is usually quantified using separation techniques such as solvent extraction or Soxhlet extraction method but these methods are time-consuming and complicated. Therefore, the objective of this study is to develop a method for determination of phenolic acids content in fruit juice, rice bran and defatted rice bran, as major source of phenolic acid, using partial extraction and isocratic HPLC. Partial extraction (PE) was used to extract these compounds from sample with difference volumes of solvent extraction (4 and 8 ml) and extraction time of 1 min. The content of gallic, ferulic and chlorogenic acids in apple juice using the proposed method were 1.66, 0.42 and 36.9 mg/L, respectively. From the results, it showed that the amount of phenolic acids, determined by using the proposed method, agreed well with the classical methods. In addition, this method can be used to determine the partition coefficient ( $K_p$ ) of gallic acid (0.91), ferulic acid (0.46) and chlorogenic acid (0.73) between ethyl acetate and apple juice at 30 °C. In addition, phenolic acids and  $\gamma$ -oryzanol contents in four rice bran varieties and a defatted rice bran were analyzed by this proposed method. The five phenolic acids; ferulic, *p*-coumaric, chlorogenic, caffeic and syringic acids were identified. The adsorption coefficient ( $K_d$ ) of the five phenolic acids and  $\gamma$ -oryzanol, between methanol and bran, at 30 °C was also observed. The  $K_d$  values of all phenolic acids (2.18-3.65) was higher than  $\gamma$ -oryzanol (0.67) in all samples. Also, a single solid-liquid partial extraction can be conveniently used to estimate the amount of these compounds in bran from their  $K_d$  values. All the values of single extraction are in good agreement with the values of partial extraction. The largest differences for phenolic acids and  $\gamma$ -oryzanol are only  $\pm$  3.93 and  $\pm$  2.60 %, respectively. In addition, a single solid-liquid partial extraction is also proposed to forecast the extractability of phenolic acids (96-104 %) and  $\gamma$ -oryzanol (99-101 %) from

bran samples. This obtained method was convenient, rapid and accurate for routine analysis.

**Keywords:** Phenolic acids; Partial extraction method; Adsorption coefficient; Partition coefficient; Rice bran; Fruit juice