ชื่องานวิจัย: ระบบโพเทนชิออเมตรี-โฟลอินเจคชันอะนาลิซิสสำหรับการหาปริมาณกรดซอร์บิก

ชื่อผู้วิจัย: ประสิทธิ์ ปุระชาติ

สังกัด: มหาวิทยาลัยราชภัฏเทพสตรี

ปี พ.ศ. 2548

## บทคัดย่อ

ได้เสนอระบบโพเทนชื่ออเมตริก-โฟลอินเจกชัน สำหรับการหาปริมาณกรดชอร์บิกที่ มีราคาถูกที่สามารถทำการออกแบบและสร้างได้ง่าย โดยวิธีไอโอโอเมตริก ใช้เป็นพื้นฐานสำหรับการหาปริมาณกรดชอร์บิก โดยการเกิดปฏิกิริยาระหว่างกรดชอร์บิกกับ นอร์มอล-โบรโมซักซินาไมด์ หลังจากนอร์มอล-โบรโมซักซินาไมด์ กับ กรดชอร์บิก เกิดการโบรมิเนต นอร์มอล-โบรโมซักซินาไมด์ หลังจากนอร์มอล-โบรโมซักซินาไมด์ที่มากเกินพอจะทำปฏิกิริยากับไอโอไดด์อิออน กลายเป็นไอโออีน ซึ่งสามารถวัดปริมาณโดยใช้วิธีโพเทนชิออเมตรี ระบบโพลินเจกชัน-โพเทนชิออเมตรีประกอบด้วยโฟลทรูเซลล์ อินเจกชันวาว์ว ข้อต่อ และโปรแกรมคอมพิวเตอร์ที่สร้างขึ้นใช้เอง ไอออนมิเตอร์ปะกอบด้วยอิเล็กโทรดไอออน เฉพาะของไอโดไดค์ กับอิเล็กโทรดอ้างอิงชนิดซิลเวอร์-ซิลเวอร์คลอไรด์ ซึ่งต่อพ่วงกับคอมพิวเตอร์ ด้ายโปรแกรมที่สร้างขึ้นเองเพื่อใช้สำหรับการประมวลผลข้อมูลที่ได้จากการวัด ได้มีการทดลองหา สภาวะที่เหมาะสมของกวามเข้มข้นของสารละลายต่างๆ อุณหภูมิของท่อความร้อน ความยาวของท่อ กวามร้อนและท่อผสม อัตราการไหลของสารละลายแต่ละชนิด และปริมาตรของการฉีดสาร จากการ ทดสอบพบว่า ระบบการวัดนี้ให้ก่าความเป็นเส้นตรงจนลึง 250 มิลลิกรัมต่อลิตร ขีดจำกัดในการ วิเคราะห์ดำสุด 0.1 มิลลิกรัมต่อลิตร (3 เท่าของสัญญาณรบกวน) ก่าเบี่ยงเบนมาตรฐานสัมพัทธ์ ร้อย ละ 1.4 (การทดลอง 11 ซ้ำ) เทคนิคที่เสนอขึ้นนี้ มีความเป็นไปได้มากที่จะนำไปใช้ในงานประจำเพื่อ การวิเคราะห์หาปริมาณกรดชอร์บิกในเครื่องดื่มแอลกอฮอล์ชนิดต่างๆ

Research title: Potentiometric-Flow Injection Analysis System for the Determination of Sorbic acid

Name:

**Prasit Purachat** 

Academic:

Thepsatri Rajabhat University

Years

2005

## **Abstract**

The flow injection-potentiometric system for the determination of sorbic acid is proposed with simple design, ease of construction and low cost. An iodometric method for the determination of sorbic acid was described. The method was based on the quantitative reaction between sorbic acid and N-bromosuccinamide (NBS). A known excess of NBS was mixed to brominate sorbic acid, and the excess of NBS was then allowed to react with iodide to liberate iodine, which was subsequently measured with potentiometric method. The flow injection-potentiometric system consisting of potentiometric flow-through cell, injection valve, connector and computer software for data processing was build in-house. The ion meter consisting of a commercial ion selective electrode (ISE) of iodide and Ag/AgCl reference electrode was equipped with the computer for data p occssing. The concentration of reagents, temperature of heating coil, coil length, reagent flow rate and injection volume were studied for the optimum condition. It was found that the potentiometric response exhibits an almost linear of calibration up to 250 mg L<sup>-1</sup> with a detection limit (S/N=3) of 0.1 mg L<sup>-1</sup> and a relative standard deviation (RSD) of 1.4% (n=11). The proposed method is very feasible and simple and is therefore suitable for routine analysis of sorbic acid in beverage.