

49310203 : สาขาวิชาเคมีวิเคราะห์

คำสำคัญ : ไกลโฟสเตท/ ข้าวแผ่นทองแดง / ลิโนyer สวีฟโวลาแทมเมทีรี/ ยาจำจัดวัวพืช/ ปั๊สสาวะ

เนตรนกิส มนษา : การตรวจวัดปริมาณไกลโฟสเตทในปั๊สสาวะ โดยโวลาแทมเมทีรี.

อาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์ : ผศ.ดร.รัศมี ชัยสุขสันต์ 77 หน้า.

งานวิจัยนี้ได้ศึกษาการใช้เทคนิค โวลาแทมเมทีรีในการวิเคราะห์หาปริมาณไกลโฟสเตท [N-(phosphonomethyl) glycine] ในปั๊สสาวะ โดยการใช้ข้าวแผ่นทองแดงเป็นข้าวใช้งาน จากการศึกษาด้วยเทคนิคไซคลิกโวลาแทมเมทีริกับข้าวแผ่นทองแดงในฟอสเฟตบัฟเฟอร์ ลักษณะของปฏิกิริยาที่ข้าว เป็นแบบกึ่งผันกลับได้ โดยพบพีคของการออกซิเดชันของทองแดง ณ ศักยไฟฟ้า -0.01 โวลต์ และพีคเริดักชัน ณ ศักยไฟฟ้า -0.20 โวลต์ เทียบกับข้าวมาตรฐานซิลเวอร์ /ซิลเวอร์คลอไรด์ เมื่อมีไกลโฟสเตทอยู่ด้วย พบร่วมกับการเพิ่มขึ้นของกระแสไฟฟ้าจากปฏิกิริยาของการออกซิเดชันของทองแดงอย่างชัดเจน จากการศึกษา สภาวะที่เหมาะสมในการวิเคราะห์ปริมาณไกลโฟสเตทด้วยเทคนิคลิโนyer สวีฟโวลาแทมเมทีรี พบร่วมกับ เมื่อใช้ 10 มิลลิโมลาร์ ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ พีเอช 7.0 เป็นสารละลายอิเล็กโทรไลต์ อัตราเร็วการกวัด ศักยไฟฟ้า 50 มิลลิโวล์/วินาที ได้กราฟมาตราฐานสำหรับการวิเคราะห์ไกลโฟสเตทเป็นเส้นตรงในช่วง ความเข้มข้น 0.90 - 4.30 มิลลิโมลาร์ (152 -727 พีพีเอ็ม) และเมื่อวิเคราะห์ไกลโฟสเตทในฟอสเฟต บัฟเฟอร์และตัวอย่างปั๊สสาวะที่เติมสารมาตรฐานไกลโฟสเตทลงไป พบร่วมกับการเพิ่มขึ้นของกระแสไฟฟ้าและตัวอย่างปั๊สสาวะที่เป็นตัวอย่าง พบร่วมกับการวิเคราะห์ไกลโฟสเตทในช่วง 41.08 ± 4.61 ถึง 145.43 ± 6.08 มิลลิโมลาร์ การศึกษาผลของสาร 4 ชนิด คือ บูร์เบ บูริกอนโซไซค์ โซเดียมคลอไรด์ และโพแทสเซียม คลอไรด์ พบร่วมกับผลต่อการวิเคราะห์ไกลโฟสเตท จากงานวิจัยนี้เทคนิคลิโนyer สวีฟโวลาแทมเมทีรี เป็นวิธีที่สามารถใช้ในการวิเคราะห์หาปริมาณไกลโฟสเตทในปั๊สสาวะ ได้ แต่ต้องมีวิธีการกำจัดตัวลบกวน การวิเคราะห์ออกก่อน

ภาควิชาเคมี

ลายมือชื่อนักศึกษา.....

ลายมือชื่ออาจารย์ที่ปรึกษาวิทยานิพนธ์

บัณฑิตวิทยาลัย มหาวิทยาลัยศิลปากร

ปีการศึกษา 2554

49310203: MAJOR: ANALYTICAL CHEMISTRY

KEY WORD: GLYPHOSATE/ COPPER PLATE ELECTRODE/ LINEAR SWEEP

VOLTAMMETRY/ HERBICIDE/ URINE

NEATNAPIT MONTA: GLYPHOSATE DETERMINATION IN URINE BY

VOLTAMMETRY. THESIS ADVISOR: ASST. PROF. RASAMEE CHAISUKSANT, Ph.D. 77 pp.

Determination of glyphosate in urine sample based on voltammetric technique with copper plate electrode as the working electrode was studied. Cyclic voltammetric study of copper plate electrode in phosphate buffer pH 7.0 showed a quasi-reversible reaction at oxidation peak potential -0.01 V and reduction peak potential at -0.20 V vs. Ag/AgCl. In presence of glyphosate, increasing of glyphosate concentration gave pronouncing peak current of copper oxidation. Optimized condition for glyphosate quantitative by linear sweep voltammetric technique were studied. In 10 mM phosphate buffer pH 7.0 as the supporting electrolyte at scan rate 50 mV/s gave linear calibration curve of glyphosate determination in the range of 0.90 - 4.30 mM (152 -727 ppm). %Recovery of glyphosate in phosphate buffer and spiked urine sample were found to be 70.51-97.44 and 112.81-151.31% (n =3). Determination of glyphosate in urine samples were in the range of 41.08 ± 4.61 to 145.43 ± 6.08 mM. Effect of four interference species as urea, uric acid, sodium chloride and potassium chloride studied interference effect on glyphosate analysis. Linear sweep voltammetry is a promising method for glyphosate in urine determination after the prior sample clean up step.

Department of Chemistry

Graduate School, Silpakorn University

Student's signature.....

Academic Year 2011

Thesis Advisor's signature

กิตติกรรมประกาศ

วิทยานิพนธ์ฉบับนี้สำเร็จลุล่วงได้ด้วยดี ผู้ทำวิจัยต้องขอขอบพระคุณ พศ.ดร.รัศมี ชัยสุขสันต์ อาจารย์ผู้ควบคุมงานวิจัย ที่กรุณาให้ความรู้ คำปรึกษา แนวคิด คำแนะนำ และสละเวลา ในการตรวจสอบและแก้ไขข้อบกพร่องต่างๆ ของวิทยานิพนธ์ฉบับนี้ให้ถูกต้องสมบูรณ์ด้วยความ ดูแลเอาใจใส่และความเมตตากรุณาตลอดงานวิจัย

ขอขอบคุณอาจารย์ ดร.สุกชัย สุกลักษณ์นารี อาจารย์ ดร.ศิริรัตน์ ชูสกุลเกรียง และ อาจารย์ ดร. สมปอง ทองงามดี กรรมการตรวจสอบวิทยานิพนธ์ ที่กรุณาร่วมแก้ไข และให้แนวคิด รวมทั้งคำแนะนำอันมีคุณค่าแก้วิทยานิพนธ์ฉบับนี้

สุดท้ายนี้ขอขอบคุณอาจารย์และเจ้าหน้าที่ทุกท่านของภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยศิลปากร วิทยาเขตพระราชวังสนามจันทร์ ที่กรุณาให้คำแนะนำ ความช่วยเหลือและ อำนวยความสะดวกในด้านสารเคมีและอุปกรณ์การทดลองต่างๆ ตลอดงานวิจัย

