

Thesis Title	Measurement of Lead by Bioaccumulation at <i>Pennisetum</i> Modified Carbon Paste Electrode	
Author	Mr. Tapparath Lelasattarakul	
M.S.	Chemistry	
Examining Committee	Asst. Prof. Dr. Saisunee Liawruangrath	Chairman
	Dr. Winai Oungpipat	Member
	Assoc. Prof. Dr. Boonsom Liawruangrath	Member

ABSTRACT

The present work describes the development and application of a carbon paste electrode modified by treated-*Pennisetum setosum* for the determination of lead(II) by anodic stripping differential pulse voltammetry. Most experiments were performed using the preconcentration/voltammetry/regeneration scheme. The resulting modified electrode offers a preferential uptake of lead(II) from solutions. Operational conditions, such as percentage treated-*Pennisetum* loading in the carbon paste, pH of the electrolyte solution, ionic strength, preconcentration time, voltammetric waveform and interferences were characterized and optimized to allow quantitative determination of the lead(II). The electrode surface can be regenerated by immersing a modified electrode in 0.05 M hydrochloric acid. For the measurement step, the best conditions were those which employed an acetate buffer pH 5.0 and 0.60 ionic strength with a preconcentration time of 5 min. The modified electrode contained 10%(w/w) treated-*Pennisetum*. The detection limit was 5 ng/ml. For 16 accumulation/measurement/renewal cycles, the response was reproducible to within 5.39 % relative standard deviation. This method has been applied to the determination of lead(II) in mineral water samples by the standard addition method.

ชื่อเรื่องวิทยานิพนธ์	การวัดปริมาณตะกั่วโดยการสะสานทางชีวภาพที่かる์บอนเพลสอิเล็ก trod ปรับปรุงด้วยหลักฐาน		
ชื่อผู้เขียน	นายเทพรัตน์ ลีลาสัตตรัตน์กุล		
วิทยาศาสตรมหาบัณฑิต	สาขาวิชาเคมี		
คณะกรรมการสอนวิทยานิพนธ์	ศ.ดร. สายสุนีย์ เหลี่ยมเรืองรัตน์ ดร. วินัย อวงพิพัฒน์ รศ.ดร. นุญสม เหลี่ยมเรืองรัตน์	ประธานกรรมการ กรรมการ กรรมการ	

บทคัดย่อ

งานที่นำเสนอเป็นข้อของกับการพัฒนาและการประยุกต์ใช้かる์บอนเพลสอิเล็ก trod ปรับปรุงด้วยหลักฐานที่ผ่านการปรับสภาพโดยวิธีทางเคมี สำหรับวิเคราะห์ปริมาณตะกั่วโดยเทคนิค แอนโอดิก สทวิปิง ดิฟเฟอร์เรนเชียลฟลั๊ส วอลแทนเมตรี ในภาวะกรดโดยมากจะแบ่งออกเป็น 3 ขั้นตอน คือ การเพิ่มความเข้มข้นของสารก่อนการวิเคราะห์ การตรวจวัดโดยวิธีวอลแทนเมตรีและการปรับสภาพอิเล็ก trod ให้กลับสภาพเดิม ผลการทดลองที่ได้แสดงให้เห็นว่าอิเล็ก trod ปรับปรุงมีความจำเพาะต่อตะกั่วในสารละลาย ได้ทำการศึกษาสภาวะที่เหมาะสมในการวิเคราะห์ เช่น ร้อยละของหลักฐานที่ผสมในかる์บอนเพส พีเอช ของสารละลายอิเล็ก trod ความแรงของไอออน เก่าในการเพิ่มความเข้มข้นก่อนการวิเคราะห์และตัวรับกวน เพื่อใช้สำหรับการวิเคราะห์ตะกั่วในเชิงปริมาณ พื้นผิวของอิเล็ก trod สามารถปรับให้กลับสภาพเดิมได้โดยการจุ่มอิเล็ก trod ปรับปรุงในสารละลายของกรดไฮโดรคลอริกความเข้มข้น 0.05 มอลาร์ สำหรับในขั้นตอนการวัด สภาวะที่เหมาะสม คือ อะซิเตอบัฟเฟอร์พีเอช 5.0 ความแรงของไอออน 0.60 โดยใช้เก่าในการเพิ่มความเข้มข้นก่อนการวิเคราะห์ 5 นาที และร้อยละของหลักฐานที่ใช้เท่ากับร้อยละ 10 โดยน้ำหนัก จีดจำกัดต่ำสุดของการวิเคราะห์เท่ากับ 5 นาโนกรัมต่อมิลลิลิตร ค่าเบี่ยงเบนมาตรฐานสัมพัทธ์เมื่อใช้ในการวิเคราะห์ 16 รอบ ซึ่งประกอบด้วยขั้นตอนการเพิ่มความเข้มข้นของสารก่อนการวิเคราะห์ การตรวจวัดโดยวิธีวอลแทนเมตรีและการปรับสภาพอิเล็ก trod ให้กลับสภาพเดิมมีค่าเท่ากับร้อยละ 5.39 วิธีการดังกล่าวสามารถนำไปประยุกต์ใช้สำหรับการวิเคราะห์ปริมาณตะกั่วในตัวอย่างน้ำแร่โดยวิธีสแตนดาร์ดแอดดิชัน