

## เอนไซม์เซนเซอร์สำหรับใอออนโลหะหนัก Enzyme Sensor for Heavy Metal Ions

## ทุนอุดหนุนการวิจัยจากงบประมาณแผ่นดิน ปีงบประมาณ 2535-2536

ปณต ถาวรังกูร, D.Phil.
ภาควิชาฟิสิกส์

เพริศพิชญ์ คณาธารณา, Ph.D.
ภาควิชาเคมี

พรรณี อัศวตรีรัตนกุล, วท.ม.

In grand	OD132	J33	253 <b>%</b>	Pl. 1
LST:	e			
8	12	( , <b>0</b> 7),	1 39	•••

ภาควิชาชีวเคมี

Order	Key. 650 }
DIE	K., 89297
مِمَادَ. مِنْسَانِينَا مِنْسَانِينَا مِنْسُلُونِينَا مِنْسُلُونِينَا مِنْسُلُونِينَا مِنْسُلُونِينَا	Carried Address Charles of the Control of the Contr

คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์ วิทยาเขตหาดใหญ่

## บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้ศึกษาการใช้เอนไชม์เชนเซอร์ในการหาปริมาณโลหะหนัก โดยใช้เอนไชม์ urease สภาวะตรึงร่วมกับเทอร์มิสเตอร์ในระบบไหลผ่าน การหาปริมาณโลหะหนักพิจารณาจากการ ตอบสนองที่ลดลงของเอนไชม์ต่อยูเรียเนื่องจากการยับยั้งการเร่งปฏิกิริยาของเอนไชม์ urease โดยโลหะหนัก สารละลายตัวอย่างจะถูกผ่านเป็นช่วง ๆ ในระบบซึ่งมีสารละลายบัฟเฟอร์ ไหลอย่างต่อเนื่อง เมื่อสารละลายยูเรียไหลผ่านคอลัมน์ของเอนไซม์ urease ที่ตรึงอยู่บน porous glass beads จะมีการเปลี่ยนแปลงของความร้อนเกิดขึ้นซึ่งจะวัดโดยเทอร์มิสเตอร์ หลังการ ผ่านสารละลายโลหะหนักไอออนของโลหะหนักจะยับยั้งการทำงานของเอนไชม์ทำให้สัญญาณ การตอบสนองของเอนไซม์ลดลง การตอบสนองของเอนไซม์ที่ลดลงจะชื้นกับความเข้มข้นของ โลหะหนัก สามารถหาปริมาณของปรอท (II) และทองแดง (II) ได้ในช่วง 2-10 ไมโครโมลาร์ และ 0.1-0.5 มิลลิโมลาร์ ตามลำดับ หลังจากการยับยั้งผ่านสารละลาย NaI และ EDTA เพื่อให้คอลัมน์ของเอนไชม์สามารถทำงานได้ในสภาพเดิม การศึกษาเบื้องต้นเพื่อหาลักษณะที่ เหมาะสมในการผ่านสารละลาย NaI และ EDTA ใช้เอนไซม์ urease สภาวะตรึงร่วมกับ ระบบวัดสภาพนำไฟฟ้า

## Abstract

This work deals with the use of an enzyme sensor for the determination of heavy metals. Immobilized urease was used in a flow through system. The determination of heavy metals was based on their inhibitory effect on the enzymic reaction of urease. Samples were introduced as pulses in the continuous flow of buffer. A thermistor unit was used to measure the heat produced when urea was passed through a column containing urease immobilized on porous glass beads. The passing of the solution containing heavy metal ions caused the inhibition of the activity of the enzyme resulting in the decrease of the response signal. The reduction of the response corresponded to the heavy metals concentration. Mercury(II) and copper(II) can be determined in the range 2-10 µM and 0.1-0.5 mM respectively. The enzyme column was regenerated by NaI and EDTA. The initial study to find a suitable regeneration condition using NaI and EDTA was carried out using immobilized urease together with a conductivity measurement system.

**Keywords**: heavy metals, enzyme inhibition, enzyme sensor, thermistor, immobilized urease