

รายงานการวิจัย

เรื่อง

สารประกอบเชิงซ้อนคอปเปอร์ (II) ของ 2-เมอร์แคปโตเบนซิมิดาโซล

Copper (II) Complexes of 2-Mercaptobenzimidazole

ผู้วิจัย

ดร.วิณา เอ็มเอก ททัชไชย

ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยสงขลานครินทร์

ได้รับการสนับสนุนจากเงินกองทุนวิจัยคณะวิทยาศาสตร์

ประเภททุนริเริ่มโครงการวิจัย (seed money)

คณะวิทยาศาสตร์ ปีงบประมาณ 2549

บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้ได้ศึกษาหาสภาวะที่เหมาะสมในการสังเคราะห์สารประกอบเชิงซ้อนของ
คอปเปอร์(II) เฮไลด์($X = \text{Cl}, \text{F}$) กับลิแกนด์ 2-เมอร์แคปโตเบนซิมิดาโซล และศึกษา
คุณสมบัติของสารประกอบเชิงซ้อน โดยเทคนิคฟูเรียร์ทรานส์ฟอร์มอินฟราเรดสเปกโทรส
โกปี และเทคนิคฟูเรียร์ทรานส์ฟอร์มนิวเคลียร์แมกเนติกเรโซแนนซ์สเปกโทรสโกปีเพื่อ
ยืนยันลักษณะองค์ประกอบ อย่างไรก็ตามสามารถเตรียมผลึกเดี่ยวของสารประกอบ
เชิงซ้อนได้เพียงชนิดเดียวคือ $[\text{Cu}_4(\text{bimztH}_2)_{10}]\text{Cl}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ซึ่งสามารถสรุปสูตรและ
โครงสร้างทางเคมี โดยใช้เทคนิคการเลี้ยวเบนของรังสีเอกซ์บนผลึกเดี่ยวพบว่า
สารประกอบเชิงซ้อน $[\text{Cu}_4(\text{bimztH}_2)_{10}]\text{Cl}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ตกผลึกอยู่ในระบบไตรคลินิก หมู่
ปริภูมิ $P\bar{1}$ (No.2) มีแคตไอออน $[\text{Cu}_4(\text{bimztH}_2)_{10}]^{4+}$ จำนวน 2 แคตไอออนในหนึ่งหน่วย
เซลล์ มีเซลล์พารามิเตอร์ $a = 14.0496(13)$, $b = 16.7550(16)$, $c = 21.6075(20)$ Å, $\alpha =$
 $88.1116(18)$, $\beta = 85.8730(17)$, $\gamma = 78.1664(18)^\circ$

ส่วนสารประกอบเชิงซ้อนอื่นที่สังเคราะห์ได้ ยังไม่อาจหาสภาวะที่เหมาะสมที่สุดใ
การตกผลึกให้เป็นผลึกเดี่ยวได้ จึงไม่สามารถวิเคราะห์หาโครงสร้างของสารประกอบ
เชิงซ้อนด้วยเครื่องมือเครื่องเอกซเรย์ดิฟแฟร็กโทมิเตอร์ได้

ABSTRACT

This work was focused on investigation of suitable conditions for preparation of copper(II) chloride/ copper(II) fluoride with 2-mercaptobenzimidazole complexes. All precipitates have been characterized by Fourier transform infrared spectroscopy and Fourier transform nuclear magnetic resonance spectroscopy. The crystals of $[\text{Cu}_4(\text{bimztH}_2)_{10}]\text{Cl}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ complex were recovered and the structure of this complex has been determined by single crystal X-ray diffraction method. The complex crystallizes in triclinic space group $P\bar{1}$ (No.2) with cell parameters $a = 14.0496(13)$, $b = 16.7550(16)$, $c = 21.6075(20)$ Å, $\alpha = 88.1116(18)$, $\beta = 85.8730(17)$, $\gamma = 78.1664(18)^\circ$. The unit cell contains two $[\text{Cu}_4(\text{bimztH}_2)_{10}]^{4+}$ cation.

Many attempts were made to recrystallize the various products but there were always problem of no suitable crystals for X-ray crystallographic studies were obtained.