

ชื่อ-สกุล ผู้บรรยายงานวิจัย วันัส คุณแสง

สาขาวิชา:

 นาย  น.ส.  นาง  ดร.  อ.  ผศ.  รศ.  ศ. กายภาพ เกษตรที่ทำงาน ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี  
กรุงเทพฯ 10140 โทร. 427-0039 ต่อ 6161, 6152 ชีวภาพ วิศวกรรม วิทย-ศึกษา ทรัพย์-แวดล้อม แพทย์ ทั่วไปTHE CRYSTAL STRUCTURE OF  $[\text{Cu}(\text{Bipyam})_2(\text{ONO})][\text{NO}_3]$  AT 122 KVenus Koonsaeng<sup>\*</sup>, B.J. Hathaway<sup>\*\*</sup> and C.J. Simmons<sup>\*\*\*</sup>

<sup>\*</sup>Chemistry Department, Faculty of Science, King Mongkut's Institute of Technology Thonburi, Bangkok 10140. <sup>\*\*</sup>Chemistry Department, University College Cork, Ireland. <sup>\*\*\*</sup>Chemistry Department, University of Puerto Rico.

Key Word Index - Coordination Compound, Complex

The low temperature crystal structure (122 K) of  $[\text{Cu}(\text{bipyam})_2(\text{ONO})][\text{NO}_3]$  is described and it is compared with the structure at room temperature (296 K). At 122 K, the regular cis-distorted octahedral  $\text{CuN}_4\text{O}_2$  chromophore still retains the  $\text{C}_2$  symmetry of the room temperature structure and there is no significant difference in the Cu-ligand bond lengths and bond angles of the room and low temperature structure. An attempt to resolve the nitrito coordination from the  $\text{C}_2$  axis resulted in an asymmetric  $\text{CuN}_4\text{OO}' (4+1+1^*)$  structure, but required defixing of the N-O bond distances of the nitrito ligand.

โครงสร้างผลึกของ  $[\text{Cu}(\text{bipyam})_2(\text{ONO})][\text{NO}_3]$  ที่ 122 Kวันัส คุณแสง<sup>\*</sup>, B.J. Hathaway<sup>\*\*</sup> and C.J. Simmons<sup>\*\*\*</sup><sup>\*</sup>ภาควิชาเคมี คณะวิทยาศาสตร์ สถาบันเทคโนโลยีพระจอมเกล้าธนบุรี กรุงเทพฯ 10140<sup>\*\*</sup>ภาควิชาเคมี มหาวิทยาลัยคอร์ค ไอร์แลนด์ <sup>\*\*\*</sup>ภาควิชาเคมี มหาวิทยาลัยเปอร์โตริโก

ได้อธิบายโครงสร้างผลึกของ  $[\text{Cu}(\text{bipyam})_2(\text{ONO})][\text{NO}_3]$  ที่อุณหภูมิ 122 K และเปรียบเทียบกับโครงสร้างผลึกที่อุณหภูมิห้อง (296 K) โครงสร้างของสารประกอบเชิงซ้อนที่อุณหภูมิ 122 K ยังคงเป็นแบบ regular cis-distorted octahedral  $\text{CuN}_4\text{O}_2$  chromophore โดยมี  $\text{C}_2$  symmetry เหมือนกับโครงสร้างของผลึกที่อุณหภูมิห้อง ความยาวพันธะและมุมพันธะของโครงสร้างที่อุณหภูมิห้อง (296 K) และ 122 K ไม่มีความแตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ ได้พยายามแก้ไขให้ nitrito กรุ๊ปเบี่ยงเบนออกจากแกน  $\text{C}_2$  ผลปรากฏว่าสารนี้มีโครงสร้างแบบ asymmetric  $\text{CuN}_4\text{OO}' (4+1+1^*)$  แต่จะต้องทำการ defix ความยาวพันธะ N-O ของ nitrito ligand

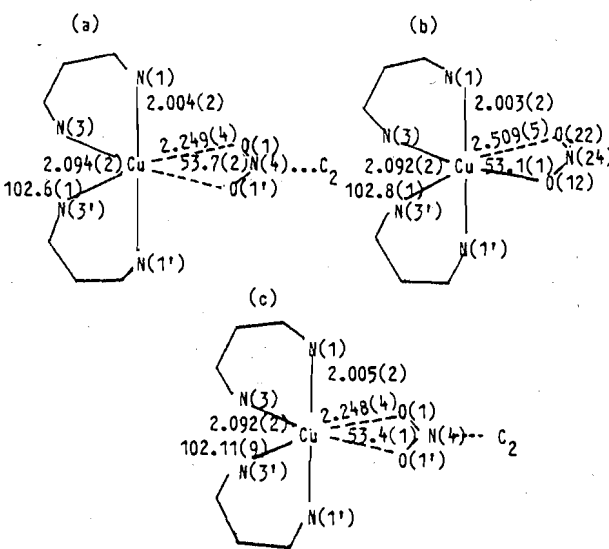
หมายเหตุ bipyam = 2,2'-bipyridylamine

เรื่องเรื่อง (ไทย) โครงสร้างผลึกของ  $[\text{Cu}(\text{bipyam})_2(\text{ONO})][\text{NO}_3]$  ที่ 122 K

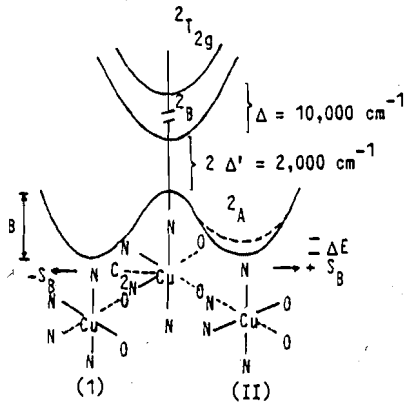
ผลการศึกษาหาโครงสร้างผลึกทาง X-ray ของสารประกอบเชิงซ้อน  $[\text{Cu}(\text{bipyam})_2(\text{ONO})][\text{NO}_3]$  ที่อุณหภูมิ 122 K โดยเทคนิค Patterson และ Successive fourier พบว่าสารประกอบเชิงซ้อนตกผลึกใน space group Pccn มีความยาวและมุมของ unit cell ดังนี้  $a = 11.479$ ,  $b = 12.218$ ,  $c = 14.578 \text{ \AA}$ ,  $\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$  และใน 1 unit cell ประกอบด้วย 4 โมเลกุล ( $Z = 4$ ) โครงสร้างของโมเลกุล (local molecular structure) เป็นไปได้ 2 แบบ คือ

1. regular cis-distorted octahedral  $\text{CuN}_4\text{O}_2$  chromophore (มี average  $C_2$  symmetry) (รูปที่ 1(a)) โครงสร้างนี้มีค่า R (final R value) = 0.0395
2. asymmetric cis-distorted octahedral  $\text{CuN}_4\text{O}_2$  chromophore (รูปที่ 1 (b))  
R = 0.0343

โครงสร้างทั้งสองแบบที่ปรากฏสามารถอธิบายได้โดยใช้ Pseudo Jahn-Teller formalism ที่ประกอบด้วย potential energy surface model ดังแสดงในรูปที่ 2 ทั้งนี้ เนื่องจากเกิด Dynamic Pseudo Jahn-Teller Effect ดังนั้นโครงสร้าง regular cis-distorted octahedral ที่พบแท้จริงแล้วคือ Pseudo cis-distorted octahedral  $\text{CuN}_4\text{O}_2$  chromophore ซึ่งมี average  $C_2$  symmetry ไม่ใช่ static  $C_2$  symmetry เมื่อเปรียบเทียบโครงสร้างโมเลกุลที่ 122 K และ 296 K (รูปที่ 1(c)) แล้วความยาวพันธะและมุมพันธะไม่แตกต่างกันอย่างมีนัยสำคัญ



รูปที่ 1 แสดงโครงสร้างโมเลกุลของ  $\text{CuN}_4\text{O}_2$  chromophore (a) และ (b) ที่อุณหภูมิ 122 K (c) ที่อุณหภูมิ 296 K



รูปที่ 2 แสดง Pseudo Jahn-Teller potential energy surface ของ  $\text{CuN}_4\text{O}_2$  chromophore: A, equivalent wells (—) B, non-equivalent wells (---)

References

1. B.J. Hathaway, Structure and Bonding (Berlin), 1984, 56, 57.
2. C.J. Simmons, A. Clearfield, W. Fitzgerald, S. Tyagi and B.J. Hathaway, Inorg. Chem, 1983, 22, 2463.
3. F. Clifford, E. Counihan, W. Fitzgerald, K. Seff, C.J. Simmons, S. Tyagi and B.J. Hathaway, J. Chem. Soc. Chem. Commun., 1982, 196.