

หัวข้อวิทยานิพนธ์

การศึกษาสารประกอบเชิงช้อนโลหะทranซิชั่นบางตัวของ

2-Acetylpyridine

วิทยานิพนธ์

วิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต (สาขาวิชาเคมี) คณะวิทยาศาสตร์
มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ 2522

ชื่อผู้ทำ

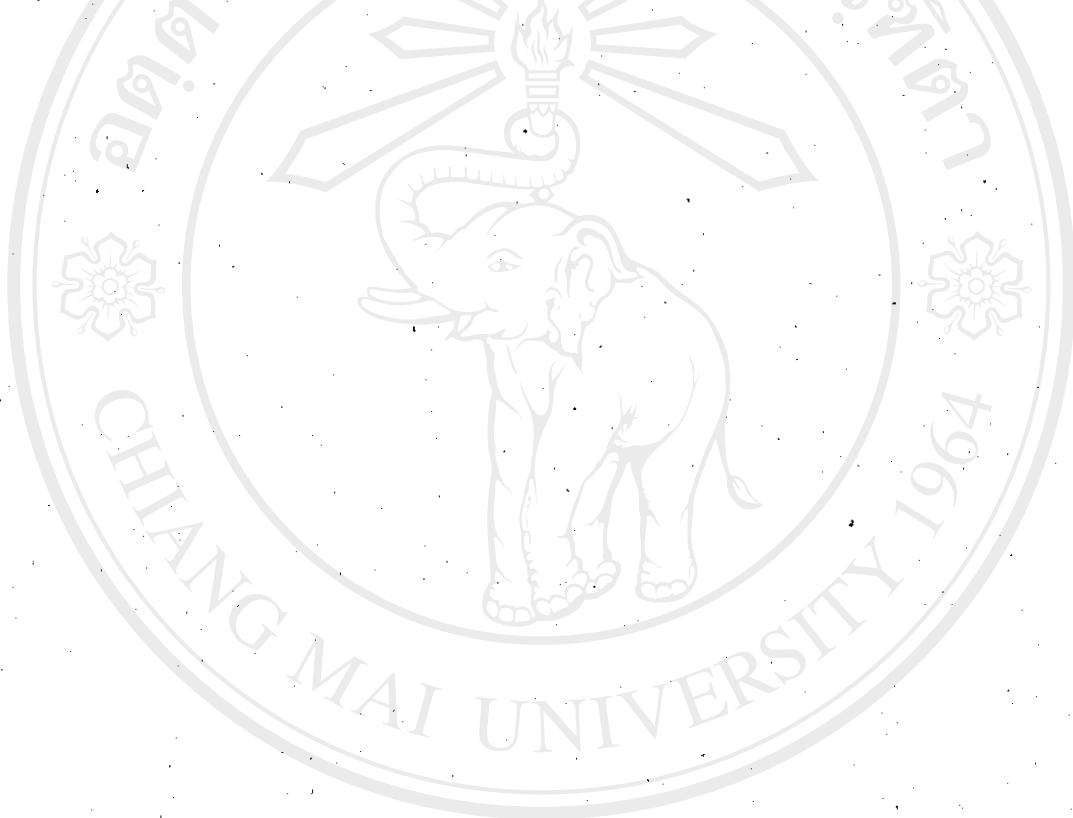
พวงน้อย เทษะศิรินฤกุล

บทคัดย่อ

งานวิจัยนี้เป็นการศึกษาสารประกอบเชิงช้อนของทองแดง (II),
นิเกิล (II), โคบัลต์ (II), แมงกานีส (II), เหล็ก (II) และ (III), สังกะสี
(II) และแคนเดียม (II) ของเกลือคลอไรด์, ไบรไมด์, เปอคลอเรต, ชัลเฟกที่ 2-
Acetylpyridine รวมทั้งการวิเคราะห์เพื่อหาโครงสร้างและสูตรโมเลกุลที่เป็นไปได้
ของสารประกอบเชิงช้อนเหล่านี้โดยใช้ infrared spectrophotometry, Ultra-
violet visible spectroscopy, การวัด magnetic moment, การวัดค่าการนำ
ไฟฟ้ารวมทั้งการหาปริมาณโลหะ

จาก ir spectra ของสารประกอบเชิงช้อนที่ให้เห็นว่า 2-
Acetylpyridine เช่น coordinate กับโลหะโดยใช้ N และ O ใน acetyl
group แต่ในบางกรณีให้ชุดกลไมซักเจนซึ่งไม่อาจสรุปได้ว่าเกิดสารประกอบเชิงช้อนหรือ
ไม่ เช่นในสารประกอบเชิงช้อนของเหล็ก (II) และ (III)

Ultraviolet และ visible spectra รวมทั้ง magnetic moment ชี้ให้เห็นว่าโครงสร้างของสารประกอบเชิงชุนเหล่านี้ส่วนใหญ่เป็น octahedral ยกเว้น $\text{Co(2AP)}_2\text{Cl}_2$ เท่านั้นที่คาดว่าจะเป็น tetrahedral และสารประกอบเชิงชุนที่เตรียมได้ส่วนมากอยู่ในลักษณะที่เป็น monomeric ยกเว้น $[\text{Cu(2AP)}_2(\text{ClO}_4)_2]_2$ ($2\text{AP} = 2\text{-Acetylpyridine}$) ซึ่งคาดว่ามันจะอยู่ในแบบที่เป็น dimer



ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright © by Chiang Mai University
All rights reserved

Title Studies of some transition metal complexes of 2-Acetylpyridine

Thesis Master of Science (Chemistry) Chiang Mai University 1979.

Name Puangnoi Techasirinukul

Abstract

Complexes formation of chloride, bromide, perchlorate and sulphate salts of copper (II), nickel (II), cobalt (II), manganese (II), iron (II) and (III), zinc (II) and cadmium (II) with 2-Acetylpyridine were investigated.

Various physical and chemical techniques eg ir-, UV-visible spectroscopy, magnetic measurement and chemical analysis were used to determine the possible structure of these complexes.

Infrared spectra of these complexes indicated that 2-Acetylpyridine coordinated via nitrogen and carbonyl oxygen atom but in some cases the available data were too ambiguous to identify the coordination modes of the ligands.

All rights reserved

¶

Ultraviolet and visible spectra including magnetic moments suggested octahedral structures for all complexes except $\text{Co}(\text{2AP})_2\text{Cl}_2$. A tetrahedral structure was assigned for $\text{Co}(\text{2AP})_2\text{Cl}_2$ on the basis of its magnetic moment, diffuse reflectance spectra and spectra in solution.

Most of the complexes prepared could exist as monomer except only $[\text{Cu}(\text{2AP})_2(\text{ClO}_4)_2]_2$ that was suggested to have dimeric nature.

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่
Copyright © by Chiang Mai University
All rights reserved