หัวข้อการวิจัย

การศึกษาทางสเปคโตรสโตปีของสารประกอบเชิงซอนไซโอคาร์-บอกซิลาโตของนีเกิล (II)

การวิจัย

วิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต (การสอนเคมี) มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ 2523

ชื่อผู้ทำ

นรินทร สังขสุทธิ์

บทคัดยอ

ในการวิจัยนี้ได้เตรียมและใช้วิธีทางกายภาพศึกษาสารประกอบ เชิงซ้อน Ni(MTB)₂.0.5 ROH ; เมื่อ R = CH₃, C₂H₅ พบวามีโครงสร้างเป็นไดเมอร์ ส่วนนิเกิล (II) เป็น 4-coordinate และ 5-coordinate ซึ่งเป็น coordination number ที่ผสมอยู่ในโมเลกุลเดียวกับ

เมื่อนำเอาสารประกอบเชิงซ้อน Ni(MTB)₂.0.5 ROH ไปทำ ปฏิกิริยากับ nitrogen donor ligands คือ pyridine, X-picoline, B-picoline, V-picoline, quinoline, ethylenediamine, 2.2'-bipyridine และ 1.10-phenanthroline ปรากฏวาลักษณะไดเมอรถูกทำลายได้สารประกอบเชิงซอน ตัวใหม่ จากการศึกษาทาง infrared และวิเคราะห์หาปริมาณโลหะพบวาโมโนไซโอเบน-โซเอตกรุปโคออดิเนตกับนิเกิล (II) อิออนเป็นแบบ chelating เมื่อศึกษา electronic spectra และ magnetic moment รวมทั้งการวิเคราะห์หาปริมาณโลหะพบวาสารประกอบ เชิงซอนเหลานี้ นาจะมีโครงสร้างเป็น octahedral และควรมีสูตรทั่วไปเป็น $Ni(MTB)_{x}L_{y}$; เมื่อ L เป็น pyridine, \propto -picoline, β -picoline, γ -picoline, quinoline, ethylenediamine 2,2'-bipyridine หรือ 1,10-phenanthroline และ x=2, y=1, 2

ลิขสิทธิ์มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ Copyright[©] by Chiang Mai University -All rights reserved

Title

Spectroscopic Studies of Thiocarboxylatonickel(II)

Complexes

Research

Master of Science (Teaching Chemistry)

Chiang Mai University 1980

Name

NARINTRA SUNGKASUDI

Abstract

The monothiobenzoatonickel(II) complexes,

Ni(MTB)₂.0.5 ROH where R = CH₃, C₂H₅ have been prepared and investigated. By using the physical method, it is found that these complexes were dimeric structure. The monothiobenzoate groups were coordinated to the nickel(II) ion by bridging in which the nickel(II) ions were 4-coordinated and 5-coordinated in dimer.

The dimeric structure of the monothiobenzoatonickel(II) complexes were broken down by the reaction with some
nitrogen donor ligands i.e., pyridine, α-picoline, β-picoline,
δ-picoline, quinoline, ethylenediamine, 2,2'-bipyridine and 1,10phenanthroline and the new complexes have been obtained. Infrared
spectroscopy and chemical analysis were indicated that the monothiobenzoate groups in the complexes were coordinated to

nickel(II) by bidentate. By using the data of magnetic moment measurement and electronic spectra, including chemical analysis, these complexes were suggested as being octahedral in structure. The possible general formula was $Ni(MTB)_{x}L_{y}$ when L = pyridine, d-picoline, β -picoline, γ -picoline, quinoline, ethylenediamine, 2,2'-bipyridine or 1,10-phenanthroline and γ = 2, γ = 1, 2.

ลิชสิทธิ์บหาวิทยาลัยเชียงใหม่ Copyright[©] by Chiang Mai University All rights reserved