

ชื่อเรื่อง

เคมีของสารประกอบคิมุกอินทรีย์บางตัว

ชื่อผู้เขียน

นางสาวประภัสสร กิตติพงษ์ธรรมชาติ

การค้นคว้าแบบอิสระ เชิงวิทยานิพนธ์ วิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต สาขาวิชาการสอนเคมี
มหาวิทยาลัยเชียงใหม่ 2524

บทคัดย่อ

การค้นคว้าแบบอิสระ เชิงวิทยานิพนธ์นี้ เป็นการเตรียมสารประกอบคิมุกอินทรีย์ของเทตราออกไซด์แอกโนทินพวง $\text{Sn}(\text{C}_2\text{H}_5)_4$ และ $\text{Sn}(\text{C}_6\text{H}_5)_4$ โดยใช้ปฏิกิริยากริบารีเจนท์และปฏิกิริยาของเวิร์ทามลำดับ และนำมาเป็นสารตั้งตนสำหรับเตรียมอนุพันธ์ของสารนั้นๆ ไป นอกจากนี้ การเตรียม adduct ของเทตราเอไอล์ด และสารประกอบคิมุกอินทรีย์ซึ่งมีโครงสร้างเป็นออกตาเอคโรลโดยใช้โคเมชิลัลฟอกไซด์, ไฟริกิน, พีแอนโนทรีนและอาเซติลอะซีโทิน ทำหน้าที่เป็นค่อนอร์ลิกแคนด์ (donor ligands) และศึกษาโครงสร้างโดยใช้เทคนิคทาง IR หากหลอมเหลวหรือจุดเดือดและปริมาณโลหะเพื่อเป็นข้อมูลสนับสนุนว่าเป็นสารประกอบคิมุกอินทรีย์ท่องการ ผลจากการศึกษาทาง IR spectra ทำให้ทราบถึงหมู่ของสารอินทรีย์ที่มาเกิดพันธะเคมีกับคิมุกจากค่าของจุดหลอมเหลวหรือจุดเดือดและจากการวิเคราะห์หาปริมาณโลหะ ทำให้คาดว่าเป็นสารประกอบคิมุกอินทรีย์ของ $\text{Sn}(\text{C}_2\text{H}_5)_4$, $\text{Sn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Cl}_2$, $\text{Sn}(\text{C}_6\text{H}_5)_4$, $\text{Sn}(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{Cl}$ ซึ่งมีโครงสร้างเป็นเทตราเอคโรล และ $\text{Sn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Cl}_2 \cdot 2\text{DMSO}$, $\text{Sn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Cl}_2 \cdot 2\text{Py}$, $\text{SnCl}_4 \cdot 2\text{DMSO}$, $\text{SnCl}_4 \cdot 2\text{Py}$, $\text{SnCl}_4 \cdot \text{Phen}$, $\text{SnCl}_2(\text{C}_5\text{H}_7\text{O}_2)_2$ ซึ่งมีโครงสร้างเป็นออกตาเอคโรล

Name Miss Praphatsorn Kittiphonghunsa

Abstract

Tetraorganotins of $\text{Sn}(\text{C}_2\text{H}_5)_4$ and $\text{Sn}(\text{C}_6\text{H}_5)_4$ have been prepared by Grignard reagent and Wurtz reaction respectively. They were later used as starting materials to prepare their derivatives. Adduct formations with donor ligands such as dimethyl sulfoxide, pyridine, phenanthroline and acetyl-acetone yielded compounds with octahedral structures. Various techniques such as infrared, melting point and chemical analysis were used to determine the possible structures of the compounds. Infrared spectroscopy indicated that the alkyl groups were coordinated to Sn(IV). By using the data from melting point and chemical analysis it was suggested that organotins $\text{Sn}(\text{C}_2\text{H}_5)_4$, $\text{Sn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Cl}_2$, $\text{Sn}(\text{C}_6\text{H}_5)_4$, $\text{Sn}(\text{C}_6\text{H}_5)_3\text{Cl}$ were tetrahedral and $\text{Sn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Cl}_2 \cdot 2\text{DMSO}$, $\text{Sn}(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Cl}_2 \cdot 2\text{Py}$, $\text{SnCl}_4 \cdot 2\text{DMSO}$, $\text{SnCl}_4 \cdot 2\text{Py}$, $\text{SnCl}_4 \cdot \text{Phen}$, $\text{SnCl}_2(\text{C}_5\text{H}_7\text{O}_2)_2$ were octahedral.