

หัวข้อการวิจัย การใช้ข้อมูลการนำไฟฟ้าเพื่อหาโครงสร้างของสารประกอบโลหะเชิงช้อน

The Use of Conductivity Data for the Structure Determination of Metal Complexes.

การวิจัย วิทยาศาสตร์มหาบัณฑิต (การสอนเคมี) มหาวิทยาลัยเชียงใหม่

ผู้ปูผ้า นายภาณุเกษ แหงนวงศ์

บทคัดย่อ

ให้ใช้ข้อมูลทางการนำไฟฟ้า หาโครงสร้างของสารประกอบโลหะเชิงช้อน ที่นำมาศึกษาทั้งในด้านทำละลายอินทรีย์ และอนินทรีย์ สารประกอบโลหะเชิงช้อนที่ใช้ศึกษา ได้แก่  $[\text{Cu}(\text{4-7 dimet. phen})_2\text{CN}] \text{NO}_3$ ,  $[\text{Cu}(\text{en})_2](\text{NO}_3)_2$ ,  $[\text{Ni}(\text{en})_3]\text{Cl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ,  $[\text{Co}(\text{en})_3](\text{SO}_4\text{NH}_2)_3$ ,  $[\text{Co}(\text{en})_3]\text{Cl}_3$ ,  $[\text{Ni}(\text{C}_5\text{H}_5\text{N})_4(\text{NO}_2)_2]$  โดยการเปรียบเทียบข้อมูลการนำไฟฟ้า คือ  $\Lambda_m$ ,  $\Lambda_e$  และ slope ที่ได้จากการพื้นที่กราฟของสมการของ Onsager กับสารประกอบที่เราทราบโครงสร้าง ที่แน่นอนแล้วในด้านทำละลายชนิดเดียวกัน สารประกอบที่เราใช้เป็นมาตรฐานเปรียบเทียบ คือ  $\text{NaCl}$ ,  $\text{CaCl}_2$ ,  $\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$  และ  $\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$  ซึ่งจากการทดลองหาข้อมูล ทางการนำไฟฟ้าตั้งกล่าว ถ้าจะบอกได้ว่าสารประกอบโลหะเชิงช้อนที่เราศึกษานั้น เป็น อิเล็กโตรไลท์ชนิดใด เช่น จากข้อมูลการนำไฟฟ้าของ  $[\text{Cu}(\text{en})_2](\text{NO}_3)_2$  สอดคล้อง กับ  $\text{CaCl}_2$  จะนั้นก็จะยืนยันได้ว่าสารประกอบ  $[\text{Cu}(\text{en})_2](\text{NO}_3)_2$  เป็น 2:1 อิเล็กโตรไลท์ เป็นคัน.

Copyright © by Chiang Mai University  
All rights reserved

Title The Use of Conductivity Data for the Structure  
Determination of Metal Complexes

Research Master of Science (Teaching Chemistry) Chiang Mai  
University 1978

Name Phanudet Hongsawong

### Abstract

Conductivity measurement in aqueous and non-aqueous solvents was used to assist in the structure determination of various coordination compounds such as  $[\text{Cu}(\text{4-7 dimet. phen})_2\text{CN}] \text{NO}_3$ ,  $[\text{Cu}(\text{en})_2] [\text{NO}_3]_2, [\text{Co}(\text{en})_3] \text{Cl}_3$ ,  $[\text{Ni}(\text{en})_3] \text{Cl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ,  $[\text{Co}(\text{en})_3] [\text{SO}_3\text{NH}_2]_3$  and  $[\text{Ni}(\text{C}_5\text{H}_5\text{N})_4 (\text{NO}_2)_2]$  by comparision with the Molar conductivity  $\Lambda_m$ , equivalent conductivity  $\Lambda_e$  of the known electrolyte types and the application of Onsager equation. The electrolyte behaviours of the complexes were suggested.