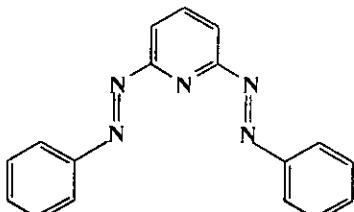


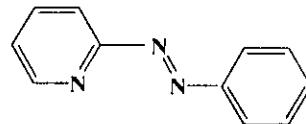
ชื่อวิทยานิพนธ์	การสังเคราะห์และศึกษาเคมีของสารประกอบเชิงช้อนของโลหะรูทีเนียมกับลิแกนด์ 2,6-(diphenylazo)pyridine
ผู้เขียน	นางสาวปวีณา หนุกง
สาขาวิชา	เคมีอนินทรีย์
ปีการศึกษา	2546

### บทคัดย่อ

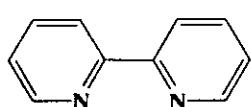
ศึกษาการสังเคราะห์ลิแกนด์ 2,6-(diphenylazo)pyridine ligand (diazpy, 1) ซึ่งเป็นสารประกอบเอโซไซคลิกกับลิแกนด์ 2-(phenylazo)pyridine (azpy, 2) แต่มีหมู่เอโซไซคลิกอยู่ในโครงสร้างและเป็นหัวลิแกนด์ชนิดไตรเดนเทตและไบเดนเทต มีการสังเคราะห์สารประกอบเชิงช้อน  $\text{Ru}(\text{diazpy})\text{Cl}_2$  เป็นสารตั้งต้นในการสังเคราะห์สารประกอบเชิงช้อน  $[\text{Ru}(\text{diazpy})(\text{L})_2](\text{BF}_4)_2$  ( $\text{L} = \text{azpy}$  (2),  $\text{bpy}$  (3) และ  $\text{(phen)}$  (4)) และศึกษาคุณสมบัติทางเคมีของสารประกอบหัวหมุดโดยใช้เทคนิคทางスペกโทรสโคปีและไฟฟ้าเคมี นอกจากนี้ยังศึกษาโครงสร้างของลิแกนด์ diazpy และสารประกอบเชิงช้อน  $[\text{Ru}(\text{diazpy})(\text{bpy})_2](\text{BF}_4)_2$  โดยเทคนิคการเลือบเวนของรังสีเอกซ์รัตน์พลีกเดี่ยว ผลจากข้อมูลอินฟราเรดスペกโทรสโคปีและไซคลิกโอลแทนเมทริพบว่าเมื่อลิแกนด์ diazpy เป็นลิแกนด์ชนิดไบเดนเทตจะมีความสามารถในการเป็นตัวรับไฟอิเล็กตรอน ( $\pi$ -acceptor) ที่ดีกว่าลิแกนด์ bpy และ phen แต่น้อยกว่าลิแกนด์ azpy



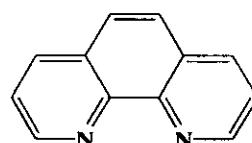
2,6-(diphenylazo)pyridine (diazpy) (1)



2-(phenylazo)pyridine (azpy) (2)



2,2'-bipyridine (bpy) (3)

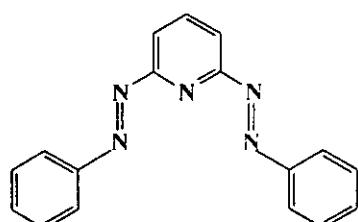


1,10-phenanthroline (phen) (4)

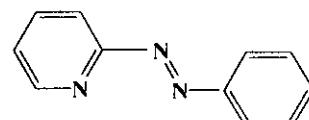
Thesis Title	Synthesis and Characterization of Ruthenium(II) Complexes with 2,6-(diphenylazo)pyridine Ligand
Author	Miss Paweena Nookong
Major Program	Inorganic Chemistry
Academic Year	2003

## ABSTRACT

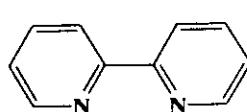
The 2,6-(diphenylazo)pyridine ligand (diazpy, 1), was an azo compound similar to 2-(phenylazo)pyridine (azpy, 2) but contained two azo groups and it acted as both tridentate and bidentate ligands. The Ruthenium complex, Ru(diazpy)Cl<sub>2</sub>, was synthesized and used as a precursor for syntheses of [Ru(diazpy)(L)<sub>2</sub>](BF<sub>4</sub>)<sub>2</sub> complexes (L = azpy (2), bpy (3) and phen (4)). All compounds were characterized by spectroscopic and electrochemical methods. The molecular structures of the diazpy ligand and the [Ru(diazpy)(bpy)<sub>2</sub>](BF<sub>4</sub>)<sub>2</sub> complex were confirmed by X-ray crystallography technique. Results from IR spectroscopic data and cyclic voltammetry showed that the bidentate diazpy ligand was stronger  $\pi$ -acceptor than bpy and phen but less than azpy.



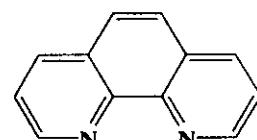
2,6-(diphenylazo)pyridine (diazpy) (1)



2-(phenylazo)pyridine (azpy) (2)



2,2'-bipyridine (bpy) (3)



1,10-phenanthroline (phen) (4)