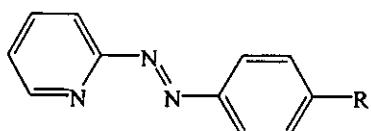


ชื่อวิทยานิพนธ์	เคมีของโลหะรูทีเนียมกับ 1,10-phenanthroline , 2-(phenylazo)-pyridine และอนุพันธ์ของ 2-(phenylazo)pyridine
ผู้เขียน	นางสาวณัฐกรณ์ รัตนวิศ
สาขาวิชา	เคมีอนินทรีย์
ปีการศึกษา	2545

บทคัดย่อ

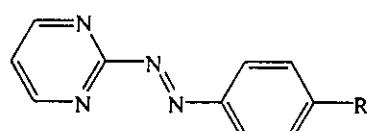
การสังเคราะห์และศึกษาคุณสมบัติทางเคมี, คุณสมบัติทางไฟฟ้าเคมีของสารประกอบเชิงซ้อน $[Ru(phen)_2L]^{2+}$ ($L = azpy$ (1), $dmazpy$ (2), $deazpy$ (3), $azpym$ (4) และ $deazpym$ (5)) โดยอาศัยเทคนิคทางスペกโตรสโคปีจากผลการทดลองพบว่า ลิแกนด์ $azpy$ เป็นตัวรับไฟอิเล็กตรอน (π -acceptor) ที่ดีกว่าลิแกนด์ $dmazpy$ และ $deazpy$ แต่เป็นตัวให้ชิကนาอิเล็กตรอน (σ -donor) ที่ดีน้อยกว่าลิแกนด์ $dmazpy$ และ $deazpy$, ในทำนองเดียวกันลิแกนด์ $azpym$ เป็นตัวรับไฟอิเล็กตรอนที่ดีกว่าลิแกนด์ $deazpym$ แต่ $deazpym$ เป็นตัวให้ชิคนาอิเล็กตรอนที่ดีกว่าลิแกนด์ $azpym$ จากคุณสมบัติ ดังกล่าวสามารถทำให้โลหะรูทีเนียม(II) ในสารประกอบเชิงซ้อนที่มีลิแกนด์ดังกล่าวมี ความเสถียรกว่าสารประกอบเชิงซ้อน $[Ru(phen)_3]^{2+}$



$R = H$ ($azpy$) (1)

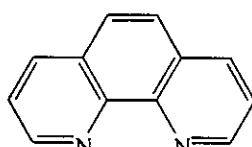
$= -N(CH_3)_2$ ($dmazpy$) (2)

$= -N(C_2H_5)_2$ ($deazpy$) (3)



$R = H$ ($azpym$) (4)

$= -N(C_2H_5)_2$ ($deazpym$) (5)

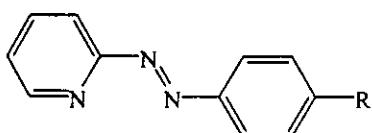


1,10-phenanthroline (phen)

Thesis Title	Chemistry of Ruthenium with 1,10-phenanthroline, 2-(phenylazo)pyridine and derivatives of 2(phenylazo)pyridine
Author	Miss Nattaporn Rattanawit
Major Program	Inorganic Chemistry
Academic Year	2002

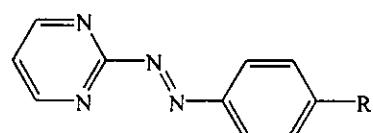
ABSTRACT

The $[\text{Ru}(\text{phen})_2\text{L}]^{2+}$ complexes (phen = 1,10-phenanthroline and L = 2-(phenylazo)pyridine (azpy) (1), 2-(4'-*N,N*-dimethylazo)pyridine (dmazpy) (2), 2-(4'-*N,N*-diethylazo)pyridine (deazpy) (3), 2-(phenylazo)pyrimidine (azpym) (4) and 2-(4'-*N,N*-diethylazo)pyrimidine (deazpym) (5)) were synthesized and characterized. The chemical properties of these compounds were investigated by spectroscopic and electrochemical methods. In addition, results from spectroscopic data indicated that azpy was greater π -acceptor than dmazpy and deazpy but weaker σ -donor than dmazpy and deazpy. Similarly, azpym was greater π -acceptor than deazpym but deazpym was greater σ -donor than azpym. Furthermore, these ligands could stabilized Ru(II) center in $[\text{Ru}(\text{phen})_2\text{L}]^{2+}$ which were more stable than $[\text{Ru}(\text{phen})_3]^{2+}$.



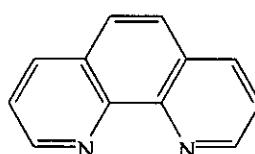
R = H (azpy) (1)

= -N(CH₃)₂ (dmazpy) (2)
= -N(C₂H₅)₂ (deazpy) (3)



R = H (azpym) (4)

= -N(C₂H₅)₂ (deazpym) (5)



1,10-phenanthroline (phen)