



جامعة الموصل / كلية التربية للبنات

قسم الكيمياء

تحضير وتشخيص عدد من المعقدات التناسقية الجديدة لعدد من عناصر ثنائية التكافؤ مع بعض الليكاندات الحلقية وغير الحلقية

إيمان محمد يحيى حسين

رسالة ماجستير

علوم في الكيمياء

بإشراف

الأستاذ الدكتور

ماهر عبد الرزاق محمد

المستخلص بلغة الرسالة

تتضمن الرسالة تحضير وتشخيص تسعة وعشرين معقدًا جديدًا من معقدات العناصر الانتقالية وغير الانتقالية مع ليكاندات قواد شيف للحلقات الكبيرة (L_1, L_2, L_3, L_4, L_5) عدا ليكاند L_6 مغتوح الحلقة

$L_1 = (5Z, 11E)-14,76-dimethyl-2,6,8,12-tetraaza-1,7(1,3)-Dibenzenac clododecaphane-2,5,8,11-tetraene$
 $L_2 = 1E,3E,8E,10E)-2,3,9,10-tetraphenyl-1,4,8,11-tetraazacyclotetradeca-1,3,8,10-tetraene$
 $L_3 = (2Z,5E,8E,11Z)-14,76,3,11-tetramethyl-5,9-diphenyl-2,6,8,12-tetraaza-1,7(1,3)-dibenzenacyclododecaphane-2,5,8,11-tetraene$
 $L_4 = (1E,3E,8E,10E)-2,3,9,10-tetraphenyl-1,4,8,11-tetraazacyclotetradeca-1,3,8,10-tetraene$
 $L_5 = (1Z,4Z,7Z,11Z)-5,7,12,14-tetraphenyl-1,4,8,11-tetraazacyclotetradeca-4,7,11,14-tetraene$
 $L_6 = (N,N'-(4-methyl-1,3-phenylene)bis(1-(4-nitrophenyl)methanimine)$

وحضرت جميع المعقدات بنسبة مولية (1:1) فلز : ليكاند وتم تشخيص الليكاندات والمعقدات بوساطة طيف الأشعة تحت الحمراء (FT-IR) و الأطياف الالكترونية (UV-Vis) وأطياف الرنين النووي المغناطيسي للبروتون (IHNMNR) للليكاندين (L_2, L_3) والمعقدين (L_2, L_1) والتحليل الدقيق للعناصر كذلك شخّصت المعقدات المحضرة بوساطة قياسات الحساسية المغناطيسية والتوصيلية الكهربائية. إذ تمتلك المعقدات المحضرة الصيغ الكيميائية العامة الآتية :



ومن خلال الدراسات الكيميائية والفيزيائية والطيفية تبين أن الليكاندات L_1, L_2, L_3, L_4, L_5 تسلك في معقداتها بشكل ليكاندات رباعية السن متعادلة من خلال ذرات النتروجين الاربعة لمجاميع الأروميتالين . أما الليكاند L_6 فانه يسلك في معقداته بشكل ليكاند متعادل ثنائي المنح من خلال ذرتي نترجين مجموعتي الأروميتالين .

اتضح من قيم الأطياف الالكترونية وقياسات الحساسية المغناطيسية أن للمعقدات سداسية التناسق بنية ثمانية السطوح في حين تأخذ المعقدات رباعية التناسق بنية رباعية السطوح.

توقيع مسؤول الدراسات العليا
أ.د محمد اسماعيل المشهداني

ABSTRACT

This thesis involves the synthesis and characterization of twenty-nine new complexes of transition and non transition metal ions: with macrocyclic Schiff

Ligands (L₂,L₂,L₃,L₄,L₅)except for L₆ non-cyclic ligand:

L₁= (5Z,11E)-14,76-dimethyl-2,6,8,12-tetraaza-1,7(1,3)- Dibenzenac
clododecaphane -2,5,8,11-tetraene

L₂= 1 E,3E,8E,10E)-2,3,9,10-tetraphenyl-1,4,8,11- tetraazacyclotetradeca-
1,3,8,10-tetraene

L₃ =(2Z,5E,8E,11Z)-14,76,3,11-tetramethyl-5,9-diphenyl-2,6,8,12-tetraaza-
1,7(1,3)-dibenzenacyclododecaphane-2,5,8,11-tetraene

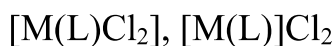
L₄=(1E,3E,8E,10E)-2,3,9,10-tetraphenyl-1,4,8,11-tetraazacyclotetradeca-1,3 ,8,
10 -tetraene

L₅=(1Z,4Z,7Z,11Z)-5,7,12,14-tetraphenyl-1,4,8,11- tetraazacyclotetradeca -4 ,7
,11,14-tetraene

L₆=(N,N'-(4-methyl-1,3-phenylene)bis(1-(4-nitrophenyl)methanimine

All complexes have been prepared in mole ratio(1:1) metal:l igand .

The Prepared ligands and complexes have been characterized by infrared (FT-IR), electronic spectral and nuclear magnetic resonance (1HNMR) spectra for the tow ligands(L₂andL₃) and their complexes (11and18), elemental microanalysis and the prepared characterized by magnetic susceptibility and molar conductance measurements. The general formula of these complexes are



M=Co(II),Ni(II),Cu(II),Zn(II),Cd(II),Hg(II) .

L=L₁,L₂,L₃,L₄,L₅,L₆.

On the basis of the chemical, physical and spectral studies reported that the ligands (L_1 - L_5) act as neutral tetradentate ligands in metal complexes from coordinated with the four nitrogen atoms of azomethine groups. On other hand, the ligand L_6 acts as neutral bidentate from the two nitrogen atoms of two azomethine groups .

The electronic spectral data and the magnetic susceptibility measurements indicated that the hexacoordinated complexes have an octahedral structures, while the tetracoordinate complexes have tetrahedral structures

**University of Mosul
College of Education for Girl
Department of Chemistry**



Synthesis and characterization of some new coordination complexes of a number of dicovalent element with some cyclic and noncyclic ligands

Eman Mohammad Yehya Hussain

**Master Thesis
In Chemistry**

**Supervised by
Prof. Dr.
Maher Abdul Razzaq Mohammed**