

إستمارة مستخلصات رسائل وأطاريح الماجستير والدكتوراه في الجامعة

الكلية: كلية التربية للعلوم الصرفة اسم الطالب: رواء هشام يعقوب

القسم: الكيمياء اسم المشرف: أ. د. طارق علي فهد

التخصص: الكيمياء اللاعضوية الشهادة: الماجستير

عنوان الرسالة او الأطروحة:

تحضير وتشخيص ودراسة طيفية لبعض معقدات العناصر الانتقالية الحاوية على مجموعة الامين

حضرت في هذه الدراسة اربعة ليكاندات من مركبات الازو من تفاعل بعض المركبات الامينية (السلفابرين والسلفاديازين والسلفاكواندين والسلفاميثازين) مع مركب الباراسيتامول وشخصت الليكاندات بواسطة التحليل الدقيق للعناصر ، وأطياف الأشعة المرئية ، وفوق البنفسجية ، وأطياف الرنين النووي المغناطيسي ($^{13}\text{CNMR}$, $^1\text{HNMR}$) ، مطيافيه الأشعة تحت الحمراء وأطياف الكتلة (mass). كما درست الخصائص الحامضية – القاعدية طيفيا في محاليل مختلفة الدالة الحامضية بمدى (2-12) في المنطقة المرئية وتأثير الدالة الحامضية على قمم الامتصاص ومن خلال أطياف الامتصاص تم تعيين النقاط الازوبستية وحساب ثوابت البرتنة والتأين باستخدام طريقة نصف الارتفاع. كذلك تضمنت الدراسة تحضير اثنا عشر معقد من معقدات الازو الامينية باستخدام الاملاح $(\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O})(\text{CuCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O})(\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O})$ ونسبة مولية 1:1. وتم تشخيص تلك المعقدات بتقنيات التحليل الدقيق للعناصر ومطيافية الأشعة تحت الحمراء ، وأطياف الأشعة المرئية ، وفوق البنفسجية ومطيافية الامتصاص الذري للهيبي ، والتوصيلية المولارية ، والحساسية المغناطيسية. فضلاً عن ذلك تم دراسة الفعالية البيولوجية لجميع الليكاندات ، والمعقدات المحضرة واستخدمت في هذه الدراسة خمس انواع من البكتريا مع دراسته السمية الخلوية لليكاندات والمعقدات الفعاله.

College : College of Education for pure science

Name: Rwaah Hisham Yaqoob

Dept: Chemistry

Name of supervisor : P.Dr. Tarek Ali Fahad

Synthesis, Characterization and Spectral Studies of Some Transition Metal Complexes Containing an Amine Group

Abstract of thesis

In this study four ligands were prepared from prepared by the coupling of 4-acetamidophenol with some sulfa drugs (sulfadiazine Ld , sulfaguinidine, Lg , sulfamethazine Lm and sulfapyredine Lp) with parasetamol. These ligands were identified by elemental analysis, FT-IR , UV-visible, $^1\text{HNMR}$, $^{13}\text{CNMR}$ and mass spectroscopy. The ionization constant of the ligands were determined potentiometrically using the Irving-Rossotti technique at constant temperature 25 °C. The values of the average number of protons associated with the ligands nA at different pH values were calculated. The proton-ligand formation curves are obtained by plotting nA versus pH at constant temperature. Twelve complexes were prepared from above ligands with cobalt, nickel, and copper salts, with molar ratio 1:1 (M : L).

These complexes were characterized by elemental analysis, FT-IR, UV-visible , spectroscopy , atomic absorption , molar conductance and magnetic susceptibility. In addition , the biological activity of the prepared ligands and their complexes was studied by using five types of bacteria .