

الخلاصة

تضمنت الدراسة تحضير وتشخيص ثلاثة قواعد شف ومعقداتها ثنائية النواة ، تم تحضير الليكاندات من خلال تفاعل الترفلديهايد مع (الأورثوفلين ثنائي الأمين و1-8- ثنائي امينو نفتالين) ثم تفاعل المركبات الناتجة مع (الأورثو فابنلين و2- هيدروكسي نفتالديهايد) ليعطي الليكاندات الآتية :

$L_1 = 6,6'-((1E,1'E)-(((1,4\text{-Phenylenebis(methanylylidene)) bis(azanylylidene))bis(2,1\text{-phenylene))bis(azanylylidene bis(methanylylidene) bis(2-methoxyphenol))$

$L_2 = 1,1'-((1E)-(((1,4\text{-phenylenebis(methanylylidene)) bis(azanylylidene))bis(2,1\text{-phenylene))bis(azanylylidene))bis(methanylylidene)bis(naphthalene-2-ol))$

$L_3 = 6,6'-((1E,1'E)-(((1,4\text{-phenylenebis(methanylylidene)) bis(azanylylidene))bis(naphthalene-8,1-diyl))bis(azanylylidene))bis(methanylylidene bis(2-methoxyphenol))$

تم تحضير المعقدات ثنائية النواة من تفاعل الليكاندات المحضرة مع املاح كلوريدات العناصر الانتقالية واللانثيدات ($CeCl_3.6H_2O$ و $SmCl_3.6H_2O$ و $NiCl_2.6H_2O$ و $CuCl_2.2H_2O$) لقد شخّصت الليكاندات ومعقداتها باستخدام تقنية التحليل الدقيق للعناصر C.H.N ومطيافية الأشعة تحت الحمراء I.R وطيف الرنين النووي المغناطيسي للبروتون $^1H NMR$ ومطيافية الكتلة والحساسية المغناطيسية والتوصيلية المولارية ، والأشعة السينية X-Ray وطيف الأشعة فوق البنفسجية U.V ودرس تكافؤ المعقدات بطريقة التغيرات المستمرة (طريقة جوب) وكانت نسبة الارتباط بين الأيون الفلزي والليكاند (1:2) . ومن نتائج التشخيص تم تعيين الشكل الفراغي للمعقدات الناتجة حيث كانت تلك النتائج مطابقة للتراكيب الكيميائية المقترحة لهذه المعقدات .