

البحث الرابع : (البحث رقم 11 في القائمة)

التخليق، التحليل الطيفي، التوصيف، دراسات الأشعة السينية للبلورة الأحادية، تفاعل الحمض النووي و حسابات DFT و الالتحام الجزيئي (Docking) لقاعدة شيف جديدة مشتقة من 1-((2-هيدروكسي-2-فينيل إيثيل إيمينو)ميثيل) نفتالين-2-أول، و بعض متراكبات المعادن الإنتقالية Ni(II), Co(II), Fe(II), Mn(II), Cu(II) , Pd(I)	عنوان البحث : (باللغة الإنجليزية)
Fatma M. Elantabli, Samir M. El-Medani , Abdulaziz Al-Anazi , Mohamed R. Shehata ,Matti Haukka , Rania G. Mohamed	المؤلفون: (باللغة الإنجليزية)
عدد المؤلفين من خارج تخصص المتقدم: اثنان تخصصاتهم: كيمياء فيزيائية – هندسة بيئية	ترتيب المتقدم علي البحث: السادس و الأخير
العدد: 1330	المجلة العلمية: Journal of Molecular Structure
سنة النشر: 2025	أرقام الصفحات: 141511
Q2	معامل التأثير (IF): 4 الناشر: Elsevier

ملخص موجز للبحث :

أبرز ظهور الخلايا السرطانية وانتشارها السريع الحاجة الماسة إلى علاجات متطورة لمكافحة السرطان. دفعنا الاستخدام الهائل لمتراكبات العناصر الانتقالية كأدوية معدنية إلى تصنيع وتوصيف مركبات تناسقية جديدة من Mn(II)، Fe(II)، Co(II)، Ni(II)، و Cu (II) و Pd(II) باستخدام التحليل الطيفي، مع ليجاند قاعدة شيف مستجد (H₂L). تم الحصول على هذه القاعدة المستجدة من تكثيف 2-amino-1-phenylethan-1-ol و-2 hydroxy naphthaldehyde. لقد نجحت تقنية حيود البلورة الأحادية التقليدية للأشعة السينية في اكتشاف بنية ليجاند H₂L. أظهرت بيانات تنقيح الأشعة السينية أن الليجاند كان موجود على شكل zwitterion وهو أيون يمتلك شحنات كهربائية موجبة وسالبة. أظهر التحليل الحراري الاستقرار العالي للمتراكبات. تمت دراسة النشاط المضاد للميكروبات لبعض المتراكبات. كما تمت دراسة فاعلية ربط الحمض النووي باستخدام تقنية التحليل الطيفي الضوئي والرحلان الكهربائي الهلامي. وعلاوة على ذلك، تم فحص النمذجة الجزيئية للمتراكبات والليجاند. كذلك، تم إجراء دراسة للالتحام الجزيئي للمتراكبات. ووفقاً للنتائج، ارتبط متراكبات النحاس بالحمض النووي بشكل أقوى من المتراكبات الأخرى قيد الدراسة. لذلك يمكن استخدام متراكبات النحاس كمصدر مهم للنشاط البيولوجي الفعال.