**المستخلص عربي :**

 تم تحضير شرائح رقيقة من مركب فيثالوسياتين الماغنسيوم العضوي عند درجة حرارة الغرفة العادية وتحت ضغط منخفض بطريقة التبخر الحراري . وحددت عوامل الإمتصاص الضوئي الطيفي خلال الإنتقالات الإلكترونية وأستخدم نموذج الحزم لتعيين العوامل الضوئية وذلك بقياس طيف الإنعكاسية وطيف النفاذية للضوء الساقط عمودياً على الشرائح المخضرة في المدى من الأطوال الموحية من 200 إلى 2500 نانوميتر . أظهر طيف الإمتصاص بعض القمم المعبرة عن إمتصاص جزيئات هذا المركب للضوء والمعرفة بحزمة Q تتميز بظهور الإنفصال المعروف بإنفصال ديفيدوف وبتغير مقداره eV 0.18 . يعزى عدم ظهور القمة المعتادة عند eV 4.3 في هذا المركب إلى غياب إلكترونات المدار d لذرات الماغنيسيوم . بتحليل طيف معامل الإكتصاص في منطقة الإمتصاص أمكن تعيين فجوة الطاقة eV 1.45 ونوع الإنتقال الإلكتروني الغير مباشر . وبتحليل منحنيات التشتت أمكن إيجاد ثوابت العزل وعموامل التشتت للشرائح بعد التحضير مباشرة وللشرائح التي تم تلدينها لمدة ساعتين بعد التحضير عند 350 درجة مئوية . تمت مناقشة النتائج ومقارنتها بالنتائج المنشورة .

وبقياس الموصلية الكهربائية تم الحصول على طاقتي تنشيط . كما تم تحديد عوامل التوصيل بالقفز بإستخدام نموذج MVRH على النتائج عند درجات حرارة منخفضة.

**Abstract:**

Thin slices were prepared from the magnesium organic compound Withalosaatin at room temperature and under low pressure in a thermal evaporation. The factors identified optical absorption spectroscopy during the transfer window and use the electronic form packets to identify the factors by measuring the optical spectrum of specularity and permeability spectrum of the light falling vertically on the slides viridans in the range of lengths suggestive of 200 to 2500 nanometers. Absorption spectrum showed some peaks that represent the absorption of molecules of this compound to light and knowledge package Q is characterized by the appearance of separation is known Davidov and change the partition of $ eV 0.18. Attributed not to the usual appearance of the summit at eV 4.3 in the absence of this compound to the d orbital electrons of atoms of magnesium. Alxtsas spectrum analysis laboratories in the region of absorption could be identified gap energy eV 1.45 and the type of e-Navigation indirect. An analysis of dispersion curves possible to find constants Amoaml isolation and dispersion of the segments immediately after preparation and for the segments that have been Tldenha for two hours after preparation at 350 degrees Celsius. Results were discussed and compared the results published.

 By measuring the electrical conductivity was obtained my energy to activate. Factors have been identified using the conductivity model MVRH jumping on the results at low temperatures.