



جمهورية العراق  
وزارة التعليم العالي والبحث العلمي  
جامعة ذي قار - كلية العلوم  
قسم الفيزياء



# دراسة بعض الخصائص الفيزيائية لمادة $Cd_2SnO_4$ نанوية التركيب وتطبيقاتها

رسالة مقدمة  
إلى  
مجلس كلية العلوم - جامعة ذي قار  
وهي جزء من متطلبات نيل درجة ماجستير علوم في الفيزياء  
تقدمت بها الطالبة

**سندس شوكت ابراهيم الدليمي**  
(بكالوريوس فيزياء 1993)

إشرافه

أ. د. زياد طارق خضير

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

اللَّهُ نُورٌ السَّمَاوَاتِ وَالْأَرْضِ مَثَلُ نُورٍ كَمِشْكَاكَةٍ فِيهَا مِصْبَاحٌ  
الْمِصْبَاحُ فِي زُجَاجَةٍ الْزُّجَاجَةُ كَأَنَّهَا كَوْكَبٌ دُرِّيٌّ يُوقَدُ مِنْ شَجَرَةٍ  
مُبَارَكَةٍ زَيْتُونَةٍ لَا شَرِقَيَّةٍ وَلَا غَرْبَيَّةٍ يَكَادُ زَيْتُهَا يُضِيءُ وَلَوْ لَمْ  
تَمْسَسْهُ نَارٌ نُورٌ عَلَى نُورٍ يَهْدِي اللَّهُ لِنُورِهِ مَنْ يَشَاءُ  
وَيَضْرِبُ اللَّهُ الْأَمْثَالَ لِلنَّاسِ قَالَ وَاللَّهُ بِكُلِّ شَيْءٍ عَلِيمٌ

35

صدق الله العظيم

سورة النور آية 35

## الإهداء

إلى أشرف المخلق خاتم الأنبياء وسيد المرسلين ....

نبينا محمد (صلى الله عليه وسلم) ....

إلى من بسط يديه وجعل عناء وتعبه شعاراً للحياة من أجلني ....

والذي العزيز ...

إلى من أغزر عن وصف تضحياتها ونكران ذاتها ....

لمن وضع الله الجنة تحت أقدامها ....

والذى الحبيبة ....

إلى من بكى عليه بدل الدمع دما .....  
.....

ومن غاب عن عيني وهو في قلبي حاضراً ....

أخي .. رحمة الله واسكنه فسيح جناته...

إلى سندى و عزمى في حياتى .. الذين اسأل الله ان يحفظهم

أخوتى ....

إلى كل من إراد الخير لي .. اليكم جميعا ...

أهدي ما وفقتى إليه ربى .. أخلاصاً و عرفانا ..

العلامة

سندس شوكته

# شکر و نقایب

الحمد لله حمد الشاكرين، والشكر له شكر الحامدين، والصلوة والسلام على محمد النبي الأمين المبعوث رحمة للعالمين وعلى الله وصحبه اجمعين...

فبعد أن وفقني الله جل وعلا في إتمام هذه الدراسة، لا يسعني إلا ان اتقدم بجزيل الشكر إلى رئاسة جامعة ديالى-عمادة كلية العلوم-رئيسة قسم الفيزياء لأناحتهم لي الفرصة لإكمال مسيرتي العلمية وتذليل الصعوبات التي واجهتنا في فترة الدراسة. وبهذا المناسبة اتقدم بوافر الشكر والتقدير إلى (أ. د. زياد طارق خضير) لاقرراجه موضوع البحث وإشرافه على الرسالة ومتابعته ودعمه اللامحدود طيلة فترة البحث، فلولا جهوده لما خرجت الرسالة بهذه الصورة. فأسأل الله تعالى أن ينعم عليه بدوام الصحة والعافية وأن يوفقه في عمله خدمة للمسيرة التعليمية وأنقدم بجزيل الشكر والعرفان إلى جميع أساندنة قسم الفيزياء في كلية العلوم الذين كان لي الشرف بأن تلمندت على أيديهم لما بذلوه من جهد في تعليمنا ودعمنا وتذليل الصعاب التي واجهتنا طوال فترة الدراسة. كما اسجل كلمة شكر وتقدير لكل من الدكتور (عدنان علي محمد) كما وشكر الاستاذ الدكتور (غسان عدنان والاستاذ الدكتور أحمد ناجي) (واشكر الدكتورة أنعام فؤاد حسين -قسم التقانة الاحيائية/كلية العلوم / جامعة ديالى لتعاونها المستمر أثناء العمل والى طلاب الدكتوراه (ليث علي لطيف وعبد السلام) (وجميع زملائي طلبة الدراسات العليا في كلية العلوم جامعة ديالى وكذلك شكر وعرفان الى الاستاذة العاملين في المختبر طالبة الدكتوراه (مروة رشيد جوامير) لما قدمته لي من دعم سهل لي عملية اجراء الفحوصات وأخيرا وليس آخرا، أتقدم بشكري وامتناني وعرفاني بالجميل الى أخوانى كل من الاستاذ الدكتور (حاتم شوكت) والدكتور (علاء شوكت) والأستاذ (حكمت شوكت) والأخوات كل من (الست نسرين وسناء وندى) والى إدارة مدرستي وكادرها التدريسي ولصديقتى الغالية (هديل رضا جواد) وكذلك شكرًا لجميع أحفاد العائلة وأولهم بنت أخي الغالية اروى ونظر عيني ونبضة قلبى (جين) وختاماً أقدم خالص شكري وتقديرى لكل من دعا لي بدعاء ومد يد العون والمساعدة من الأهل والزملاء والأصدقاء فجزاهم الله عنى خير الجزاء. اسأل الله عز وجل أن أكون قد وفقت في ما أجزت وما قدمت في هذه الرسالة والله ولي التوفيق.

الباحثة

سندس شوكت

## الخلاصة

تضمنت هذه الدراسة تحضير أغشية  $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$  الرقيقة بطريقة التحلل الكيميائي الحراري وبنسب مولية مختلفة (1:1 ، 2:1 ، 3:1 ، 4:1) ، إذ أظهرت نتائج فحوصات حيود الأشعة السينية (XRD) ان جميع الأغشية المحضرة ذات تركيب متعدد التبلور ومن النوع المعيني (Orthorhombic). وأن أفضل نسبة مولارية كانت (1:2 و 1:3) ، و أظهرت فحوصات المجهر الإلكتروني الباعث الماسح للمجال (SEM) ان السطح متباين وذو توزيع منتظم للجسيمات تقريبا ، وتبيّن ان قيم الحجم البلوري كانت تتراوح بين (35-24nm). وتم دراسة طبغرافية سطوح الأغشية باستعمال مجهر القوة الذرية (AFM)، إذ تبيّن ان أدنى قيمة لخشونة السطح كانت عند النسب المولية (1:1 ، 3:1 ، 4:1) ، بينما أعلى قيمة لخشونة السطح عند النسبة المولية (2:1) ، كذلك تم دراسة الخصائص البصرية المتمثلة بالامتصاصية والنفاذية كدالة للطول الموجي و حساب قيمة فجوة الطاقة للانتقال المباشر المسموح وكانت بحدود 2.6-2.9eV ، ولجميع النسب المولية. وتم ايضاً اجراء الفحوصات التركيبية والبصرية لأغشية  $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$  الرقيقة المطعمة بالمنغنيز (Mn) وبنسبة تعليم (9% ، 5% ، 7% ، 3%). إذ أظهرت نتائج حيود الأشعة السينية (XRD) أنها تمتلك تركيباً متعدد التبلور (Polycrystalline) ومن النوع المعيني (Orthorhombic) أيضاً، وإن حجم البلوريات يقل مع زيادة نسبة التعليم، عدا نسبة التعليم 9% (5) أما قياسات الخواص البصرية فقد تبيّن أن أعلى قيمة للنفاذية كانت (90%) للحالة غير المطعمة، كذلك تبيّن ان طيف النفاذية يقل مع زيادة نسبة التعليم بصورة عامة. كذلك أظهرت نتائج القياسات الكهربائية لأغشية  $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$  غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز (Mn) تمتلك نوع حاملات الشحنة من النوع السالب (n-type) ولجميع الأغشية المحضرة، وأن قيمة معامل هول ( $R_H$ ) تتناقص مع زيادة نسبة التعليم والتي رافقها نقصاً في التحركيّة ( $\mu_H$ ) بزيادة نسبة التعليم بالمنغنيز عند ثبوت درجة الحرارة. وتم تحضير خلايا شمسية من نوع  $\text{Cd}_2\text{SnO}_4/n\text{-Si}$  غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز (Mn) بنسبة تعليم مختلفة، إذ تمت دراسة خواص التيار- فولتية في الظلام وعند الإضاءة بقدرة ( $100 \text{ mW/cm}^2$ )، وتبيّن بأن أعلى كفاءة تحويل للخلية بحدود (1.2%) ، يرافقها زيادة في التيار الضوئي، بأن أفضل استجابة طيفية للمدى (300-1000 nm) كانت عند الطول الموجي 450nm. تم تحضير حبيبات  $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$  النانوية بطريقة المحلول الغروي (Sol-Gel) من أجل دراسة الفعالية البيولوجية . إذ أظهرت نتائج من أنماط حيود الأشعة السينية (XRD) أنها ذات تركيب متعدد التبلور ان معدل حجم البلوريات لها بحدود (52nm) ، أما صور (FE-SEM) فقد أظهرت أن الحبيبات ذات تراكيب نانوية وبأسكاراف منتظمة غير منتظمة، وبمعدل حجم حبيبي (30.8nm) . أما نتائج الفعالية البيولوجية للمركب( $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ ) ضد الفطريات المرضية فقد أظهرت اختلافاً في معدل قطر التثبيط ولجميع الانواع الفطرية المختلفة من أعفان وخمائر وكانت قيم معدلات قطر التثبيط تتراوح ما بين 15-35nm.

# المحتويات

رقم الصفحة	العنوان	الفقرة
17-1	المقدمة	الفصل الأول
1	المقدمة	(1-1)
1	أكاسيد التوصيل الشفافة	(2-1)
1	مواصفات الأكاسيد الموصلة الشفافة	(1-2-1)
2	تطبيقات الأكاسيد الموصلة الشفافة	(2-2-1)
3	طرائق تحضير الأغشية الرقيقة	(3-1)
4	تقنية التحلل الكيميائي الحراري	(4-1)
5	طريقة محلول الغروي	(5-1)
7	ثنائي أوكسيد القصدير	(6-1)
8	أوكسيد الكادميوم	(7-1)
9	المنغنيز	(8-1)
10	ستانات الكادميوم	(9-1)
11	الدراسات السابقة	(10-1)
17	الهدف من الدراسة	(11-1)
40-18	الجانب النظري	الفصل الثاني
18	المقدمة	(1- 2)

18	أشبه الموصلات	(2-2)
19	تصنيف أشباه الموصلات البلورية	(3-2)
19	تركيب حزم الطاقة في أشباه الموصلات البلورية	(4-2)
20	الشوائب في أشباه الموصلات	(5-2)
21	الخصائص التركيبية	(6-2)
23	حبيبات الأشعة السينية	(1-6-2)
23	المعلمات التركيبية	(2-6-2)
23	ثوابت الشبكة وحجم خلية الوحدة	(1-2-6-2)
23	معدل حجم البلوريات	(2-2-6-2)
23	مجهر القوة الذرية	(3-6-2)
24	المجهر الإلكتروني الماسح الباعث للمجال	(4-6-2)
25	الخصائص البصرية	(7-2)
25	تفاعل الضوء مع شبه الموصل	(1 - 7 - 2)
26	النفاذية	(2 - 7 - 2)
26	الامتصاصية	(3 - 7 - 2)
26	حافة الامتصاص الأساسية	(4 - 7 - 2)
27	منطقة الامتصاص العالي	(1-4 - 7 - 2)
27	المنطقة الاسبية	(2-4 - 7 - 2)
27	منطقة الامتصاص الواطي	(3-4 - 7 - 2)

28	معامل الامتصاص	(5 -7- 2)
28	الانتقالات الإلكترونية	(6 -7- 2)
28	الانتقالات المباشرة	(1-6 -7- 2)
29	الانتقالات غير المباشرة	(2-6 -7- 2)
30	الانعكاسية	(7 -7- 2)
31	الثوابت البصرية	(8 -7- 2)
31	معامل الانكسار	(1 -8 -7- 2)
32	معامل الخمود	(2-8 -7- 2)
32	ثابت العزل البصري	(3-8 -7- 2)
32	تحليلات فوريه للأشعة تحت الحمراء	(8- 2)
33	الخصائص الكهربائية	(9- 2)
34	تأثير هول	(1-9- 2)
35	الخلايا الشمسية	(2-9- 2)
37	كفاءة التحويل للخلية الشمسية	(1-2-9- 2)
38	الاستجابة الطيفية	(2-2-9- 2)
39	الكشف النوعي	(3-2-9- 2)
39	تأثير المواد النانوية على بعض انواع الفطريات المرضية	(10- 2)
57-41	الجانب العملي	الفصل الثالث

41	المقدمة	(1-3)
43	منظومة التحلل الكيميائي الحراري	(2-3)
45	تحضير الأغشية الرقيقة	(3-3)
45	تهيئة القواعد الزجاجية	(1-3-3)
46	تحضير المحاليل	(2-3-3)
46	تحضير المحلول المستخدم في تحضير أغشية ( Cd <sub>2</sub> SnO <sub>4</sub> )	(1-2-3-3)
47	تحضير محلول التطعيم	(2-2-3-3)
47	تحضير المحلول المستعمل في ترسيب أغشية Cd <sub>2-x</sub> Mn <sub>x</sub> O	(3-2-3-3)
48	ظروف التحضير	(4-3)
48	ترسيب الأغشية الرقيقة	(5-3)
48	قياس سمك الأغشية الرقيقة	(6-3)
49	تحضير جسيمات (Cd <sub>2</sub> SnO <sub>4</sub> ) النانوية بطريقة المحلول الغروي (Sol-Gel)	(7-3)
51	القياسات البصرية	(8-3)
51	فحوصات طيف (UV-Visible)	(1-8-3)
52	القياسات التركيبية	(9-3)
52	تقنية حيود الأشعة السينية	(1-9-3)
52	قياسات مجهر القوة الذرية	(2-9-3)
53	قياسات المجهر الإلكتروني الماسح	(3-9-3)
53	القياسات الكهربائية	(10-3)

53	قياس تأثير هول	(1-10-3)
54	الخلايا الشمسية	(2-10-3)
55	مراحل تحضير نبات الخلايا الشمسية	(1-2-10-3)
55	تحضير ركائز السيليكون	(2-2-10-3)
56	تصنيع الخلية الشمسية	(2-2-10-3)
56	قياسات الخلايا الشمسية	(3-2-10-3)
57	القياسات البصرية	(4-2-10-3)
57	الفعالية البيولوجية لحبوبات ( $Cd_2SnO_4$ ) النانوية ضد بعض الفطريات المرضية	(11-3)
104-59	النتائج والمناقشة	الفصل الرابع
59	المقدمة	(1-4)
59	القياسات التركيبية	(2-4)
59	حيد الأشعة السينية	(1-2-4)
61	قياسات المجهر الإلكتروني الماسح الباعث للمجال	(2-2-4)
63	قياسات فحوصات مجهر القوة الذرية	(3-2-4)
65	القياسات البصرية لاغشية ( $Cd_2SnO_4$ ) الرقيقة	(3-4)
65	النفادية	(1-3-4)
66	الامتصاصية	(2-3-4)
67	معامل الامتصاص	(3-3-4)
67	فجوة الطاقة الممنوعة	(4-3-4)
69	القياسات التركيبية لاغشية ( $Cd_2SnO_4$ ) غير المطعمة	(4-4)

	والمطعمة بالمنغنيز	
69	قياسات حيود الأشعة السينية	(1-4-4)
70	حساب المسافة بين المستويات البلورية	(1-1-4-4)
71	حساب ثوابت الشبيكة	(2-1-4-4)
71	حساب معدل حجم البلوريات	(3-1-4-4)
72	قياسات المجهر الإلكتروني الماسح الباعث للمجال	(2-4-4)
73	قياسات فحوصات مجهر القوة الذرية	(3-4-4)
78	نتائج القياسات البصرية	(5-4)
79	النفادية	(1-5-4)
79	الامتصاصية	(2-5-4)
80	معامل الامتصاص	(3-5-4)
81	فجوة الطاقة الممنوعة	(4-5-4)
84	معامل الانكسار	(5-5-4)
84	معامل الخمود	(6-5-4)
85	ثابت العزل البصري	(7-5-4)
85	الجزء الحقيقي من ثابت العزل	(1-7-5-4)
86	الجزءخيالي من ثابت العزل	(2-7-5-4)
87	القياسات الكهربائية لاغشية ( $Cd_2SnO_4$ ) غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز	(6-4)
87	تأثير هول	(1-6-4)

88	خصائص التيار - فولتية للوصلة في حالة الظلام	(2-6-4)
91	خصائص التيار - فولتية للوصلة في حالة الاضاءة	(3-6-4)
93	كفاءة الخلية الشمسية نوع مفرق (p-n)	(4-6-4)
95	قياس معلمات اداء الكاشف	(7-4)
95	الاستجابة الطيفية	(1-7-4)
96	الكشف المحدد	(2-7-4)
97	القياسات التركيبية لحبوبات ( $Cd_2SnO_4$ ) النانوية	(8-4)
97	نتائج حيود الأشعة السينية	(1-8-4)
99	نتائج (FE-SEM) لحبوبات ( $Cd_2SnO_4$ ) النانوية	(2-8-4)
100	نتائج (TEM)	(3-8-4)
100	نتائج مطياف الاشعة تحت الحمراء (FTIR) لحبوبات ( $Cd_2SnO_4$ ) النانوية	(4-8-4)
101	نتائج الفعالية البيولوجية لحبوبات ( $Cd_2SnO_4$ ) ضد بعض الفطريات المرضية	(5-8-4)
104	الاستنتاجات	(9-4)
104	المشاريع المستقبلية	(10-4)
123-105	المصادر	

## قائمة الجداول

رقم الصفحة	عنوان الجدول	رقم الجدول
	المقدمة	الفصل الاول
3	المواد الموصلة الشفافة وقيم شكل التمييز لأفضل أغشية تلك المواد	(1-1)
8	الخصائص الفيزيائية والكيميائية لمادة $\text{SnO}_2$	(2-1)
9	الخصائص الفيزيائية والكيميائية لمادة $\text{CdO}$	(3-1)
10	الخصائص الفيزيائية والكيميائية لمادة $\text{Mn}$	(4-1)
11	الخصائص الفيزيائية والكيميائية لـ $(\text{Cd}_2\text{SnO}_4)$	(5-1)
	الجانب العملي	الفصل الثالث
47	النسبة الحجمية المستعملة في تحضير الأغشية.	(1-3)
48	ظروف التحضير للعينات	(2-3)
54	المواد المستعملة في عمل الخلايا الشمسية	(3-3)
	النتائج والمناقشة	الفصل الرابع
60	المعلمات التركيبية لأغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ المحضرة بنسب مولية مختلفة	(1-4)

63	خسونة السطح ، متوسط مربع الخشونة (RMS) وحجم الحبيبات	(2-4)
68	قيم فجوة الطاقة لأغشية $Cd_2SnO_4$ الرقيقة المحضرة بنسب مولية مختلفة	(3-4)
71	موقع الفم والمسافة البينية للمستويات البلورية ومعاملات ميلر لأغشية ( $Cd_2SnO_4$ ) غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز.	(4-4)
72	قيم ثوابت الشبكة للأغشية غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز	(5-4)
73	قيم الحجم الحبيبي للأغشية غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز.	(6-4)
75	الحجم الحبيبي للعينات المحضرة	(7-4)
76	قيم خسونة السطح ومربع متوسط الخسونة (RMS) والحجم الحبيبي المحسوبة من قياسات (AFM).	(8-4)
83	قيم فجوة الطاقة للانتقالات المباشرة المسموحة للأغشية المحضرة	(9-4)
88	نتائج فحص تأثير هول	(10-4)
93	قيم معلمات الخلايا الشمسية المحضرة بأغشية ( $Cd_2SnO_4$ ) غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز.	(11-4)
98	المعلمات التركيبية لجسيمات $Cd_2SnO_4$ النانوية والمحضرة بطريقة المحلول الغروي (Sol-Gel).	(12-4)
103	معدل قطر التثبيط للمركب ( $Cd_2SnO_4$ ) ضد أنواع الفطريات	(13-4)

## قائمة الاشكال

رقم الصفحة	عنوان الشكل	الرقم
	المقدمة	الفصل الأول
4	مخطط توضيحي لبعض التقنيات المستعملة في تحضير الأغشية الرقيقة	(1-1)
5	مخطط يوضح لطريقة التحلل الكيميائي الحراري	(2-1)
7	مخطط يوضح الخطوات المتتبعة في عملية المحلول الغروي	(3-1)
8	التركيب البلوري لـ $(SnO_2)$	(4-1)
9	التركيب البلوري لـ $(CdO)$	(5-1)
11	التركيب البلوري لـ $(Cd_2SnO_4)$	(6-1)
	الجانب النظري	الفصل الثاني
18	التوصيلية لبعض المواد العازلة والموصلة وشبكة الموصلة	(1-2)
19	التركيب البلوري للمواد	(2-2)
20	مخطط حزم الطاقة في المواد	(3-2)
21	حيد الأشعة السينية للمواد البلورية ومتعددة التبلور والعشوائية(a,b,c)	(4-2)
21	المستويات البلورية لقانون براك	(5-2)
24	عملية المسح بمجهر (AFM) والقوة المتبادلة بين رأس المحس وسطح العينة.	(6-2)
25	المجهر الإلكتروني الماسح الباعث لل المجال	(7-2)
28	منطقة الامتصاص الأساسية في أشباه الموصلات	(8-2)
30	أنواع الانتقالات الإلكترونية	(9-2)
35	مخطط نأثير هول	(10-2)
36	التكوين الأساسي لظاهرة هول	(11-2)

36	مخطط لحزم الطاقة لمفرق p-n في حالة الاتزان الحراري	(12-2)
37	خاصية التيار - فولتية للخلية الشمسية المثلالية	(13-2)
	الجانب العملي	الفصل الثالث
41	مخطط للخطوات المتّبعة في الجزء العملي لتحضير أغشية $(Cd_2SnO_4:Mn)$	(1-3)
42	مخطط للخطوات المتّبعة في الجزء العملي لتحضير حبيبات $(Cd_2SnO_4)$ النانوية	(2-3)
43	منظومة التحلل الكيميائي الحراري بالرش	(3-3)
44	جهاز الترذيد	(4-3)
50	مرحلة تحول محلول الغروي إلى (Gel).	(5-3)
51	جهاز المطياف (UV-Visible)	(6-3)
52	جهاز حيود الأشعة السينية	(7-3)
53	جهاز مجهر القوة الذرية (AFM)	(8-3)
53	جهاز المجهر الإلكتروني الماسح الباعث للمجال	(9-3)
54	(قياس تأثير هول) a - قاعدة حامل النماذج b - القناع المستعمل لترسيب الأقطاب	(10-3)
55	الجهاز المستعمل في تحضير نباتات الخلية الشمسية	(11-3)
56	مخطط انسيلبية خطوات تصنيع نباتات الخلايا الشمسية	(12-3)
56	القياسات الطيفية لنباتات الخلية الشمسية	(13-3)
	النتائج والمناقشة	الفصل الرابع
60	حيود الأشعة السينية للأغشية $Cd_2SnO_4$ والمحضرة بنسب مولية (4 : 1 ، 1 : 1 ، 2 : 1 ، 3 : 1 و 1 : 1)	(1-4)
61	صور FE-SEM للأغشية $Cd_2SnO_4$ الرقيقة والمحضرة بنسب مولية (4 : 1 ، 1 : 1 ، 2 : 1 ، 3 : 1 و 1 : 1) على التوالي	(2-4)

64	صور AFM والرسم البياني (Histogram) للأغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ الرقيقة والمحضرة بنسب مولية (1:1 ، 1:2 ، 1:3 ، و 1:4) على التوالي	(3-4)
65	النفاذية كدالة للطول الموجي لاغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ الرقيقة المحضرة بنسب مولية مختلفة	(4-4)
66	الامتصاصية كدالة للطول الموجي لاغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ الرقيقة المحضرة بنسب مولية مختلفة	(5-4)
67	معامل الامتصاص كدالة لطاقة الفوتون لاغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ الرقيقة المحضرة بنسب مولية مختلفة.	(6-4)
68	فجوة الطاقة اغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ الرقيقة المحضرة بنسب مولية مختلفة.	(7-4)
70	حيد الأشعة السينية للأغشية ( $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ ) غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز	(8-4)
74	صور المجهر الإلكتروني الماسح للأغشية ( $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ ) غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز بالنسبة (a un-doped) (b 3%) (c 5%) (d 7%) (e 9%).	(9-4)
77	صور ونتائج (AFM) لجميع الأغشية المحضرة للأغشية ( $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ ) غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز بالنسبة (a un-doped) (b 3%) (c 5%) (d 7%) (e 9%).	(10-4)
79	النفاذية كدالة للطول الموجي لاغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز	(11-4)
80	الامتصاصية كدالة للطول الموجي لاغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز	(12-4)
81	معامل الامتصاص كدالة لطاقة الفوتون لاغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز.	(13-4)
83	فجوة الطاقة للانتقالات الإلكترونية المباشرة المسمومة للأغشية ( $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ ) غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز.	(14-4)

84	معامل الانكسار كدالة لطاقة الفوتون لأغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز.	(15-4)
85	معامل الخمود كدالة لطاقة الفوتون لأغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز	(16-4)
86	الجزء الحقيقي لثابت العزل كدالة لطاقة الفوتون لأغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز	(17-4)
87	الجزءخيالي لثابت العزل كدالة لطاقة الفوتون لأغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز	(18-4)
90	خصائص (I-V) في حالة الظلام للخلايا المصنعة	(19-4)
92	خصائص (V-I) في الضوء والظلام في حالة الانحياز العكسي للخلايا المحضرة	(20-4)
94	منحنى (J-V) للخلايا الشمسية المحضرة باستخدام أغشية $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ غير المطعمة والمطعمة بالمنغنيز ب نسبة 3% (b)، 5% (c)، 7% (d)، 9% (e)	(21-4)
96	اختلاف الاستجابة الطيفية مع الطول الموجي للوصلة غير المتجانسة (Cd <sub>2</sub> SnO <sub>4</sub> /PSi/Si/Al) باستخدام أغشية Cd <sub>2</sub> SnO <sub>4</sub> (غير مطعمة) والمطعمة بالنسبة (b 3%) (c 5%) (d 9%)	(22-4)
97	اختلاف الاستجابة الطيفية مع الطول الموجي للوصلة غير المتجانسة (Cd <sub>2</sub> SnO <sub>4</sub> /PSi/Si/Al) باستخدام أغشية Cd <sub>2</sub> SnO <sub>4</sub> (غير مطعمة) والمطعمة بالنسبة (b 3%) (c 5%) and (d) 9%	(23-4)
98	حيد الاشعة السينية لجزيئات Cd <sub>2</sub> SnO <sub>4</sub> النانوية والمحضرة بطريقة المحلول الغروي (Sol-Gel).	(24-4)
99	صور (FE-SEM) لحببيات Cd <sub>2</sub> SnO <sub>4</sub> النانوية بتكتيرات مختلفة	(25-4)
100	صور (TEM) لحببيات Cd <sub>2</sub> SnO <sub>4</sub> النانوية.	(26-4)
101	طيف النفاذية يوصفه دالة للعدد الموجي (Cd <sub>2</sub> SnO <sub>4</sub> ) النانوية	(27-4)
102	مناطق تثبيط الفطريات بواسطة جزيئات Cd <sub>2</sub> SnO <sub>4</sub> النانوية	(28-4)

## قائمة الوحدات

الوحدة	المعنى	الرمز
eV	فجوة الطاقة الممنوعة	$E_g$
degree	زاوية براك	$\theta_B$
$\text{\AA}$	الطول الموجي	$\lambda$
$\text{\AA}$	المسافة العمودية بين مستويين بلوريين متجاورين	$d_{hkl}$
$\text{\AA}$	ثابت الشبكة	$a_0$
.....	معاملات ميلر	$hkl$
nm	حجم الجسيمات	$D_{av}$
Radian	عرض المنحني لمنتصف الشدة العظمى (FWHM)	$B$
....	الشدة النسبية المقاسة للمستوى (hkl)	$I_{(hkl)}$
....	النسبية النسبية القياسية للمستوى (hkl) في بطاقة (JCPDS)	$I_{o(hkl)}$
$\text{g.cm}^{-3}$	كثافة المادة	$\rho$

eV/m <sup>2</sup> .s	شدة الضوء النافذ	I <sub>x</sub>
eV/m <sup>2</sup> .s	شدة الضوء الساقط	I <sub>o</sub>
eV/ m <sup>2</sup> .S	شدة الضوء الممتص	I <sub>A</sub>
cm <sup>-1</sup>	معامل الامتصاص	$\alpha$
eV	طاقة الفوتون	$h\nu$
eV	فجوة الطاقة البصرية	E <sub>g</sub> <sup>opt</sup>
meV	طاقة ذيول اورباخ	E <sub>u</sub>
eV	فجوة الطاقة البصرية للانتقال غير المباشر المسموح	E' <sub>g</sub> <sup>opt</sup>
eV	طاقة الفونون	E <sub>ph</sub>
....	معامل الخمود	k <sub>o</sub>
....	معامل الانكسار السكوني	n <sub>o</sub>
....	ثابت العزل الكهربائي المعقد	$\epsilon$
....	الجزء الحقيقي لثابت العزل الكهربائي	$\epsilon_1$

....	الجزء الخيالي لثابت العزل الكهربائي	$\mathcal{E}_2$
g/mol	الوزن الجزيئي	$M_{wt}$
g	الوزن المطلوب اذا بته	$W_t$
g/cm <sup>3</sup>	الكثافة الكلية	$\rho_{total}$
cm <sup>3</sup> /C	معامل هول	$R_H$
c m <sup>2</sup> /Vs	تحريكية هول	$\mu_H$
$\Omega \cdot cm^{-1}$	التوصيلية الكهربائية	$\Sigma$
cm <sup>-3</sup>	تركيز الحاملات	$n_H$

## قائمة المختصرات

CSP	Chemical Spray Pyrolysis
UV	Ultra Violet
TCO	Transparent Conducting Oxide
FWHM	Full Width at Half Maximum
XRD	X-Ray Diffraction
ICDD	International Center for Diffraction Data
AFM	Atomic Force Microscopy
FE-SEM	Field Emission Scanning Electron Microscopy
RMS	Root Mean Square



Republic of Iraq  
Ministry of Higher Education and  
Scientific Research  
University of Diyala  
College of Science



## Study of Some Physical Properties of Nanostructured $Cd_2SnO_4$ Material and Its Application

A Thesis  
Submitted to the Council of College of Science  
University of Diyala in Partial Fulfillment  
of the Degree of M.Sc. in Physics  
Presented By

Sundus Shawkat Ibrahima  
Al-Dulaimy  
(B. in Physics 1993)

Supervised By

Prof.Dr. Ziad Tariq Khodair

1443 A. H .

2022 A.D.

## Abstract

This study included the preparation of ( $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ ) thin films by the chemical spray pyrolysis method with different molar ratios (1:1, 2:1, 3:1, 4:1). The results of the X-ray diffraction(XRD) tests showed that the films have a polycrystalline structure type (Orthorhombic) and that the best molar ratio was (2:1, 3:1). The scanning electron microscope (SEM) measurements showed that the surface is homogeneous and has an almost uniform distribution of grains and that the partical size values ranged between (24-35nm). The topography of the films was studied using Atomic Force Microscopy (AFM), and it was found that the lowest value of the surface roughness was at the ratios (1:1, 3:1, 4:1), while the highest value for the surface roughness was at the ratio (2:1). Also, the optical properties represented by absorbance and transmittance as a function of wavelength were studied, and the energy gap value for the allowed direct transmission was calculated, and it was between (2.6 - 2.9 eV) for all molar ratios. The structural measurements of ( $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ ) thin films doped by manganese (Mn) were also carried out, with weight ratios of (3%, 5%, 7%, and 9%), where the results of (XRD) showed it has a polycrystalline structure as well as Orthorhombic type, and that the size of the crystal decreases with the increase of the doping ratio, except for the ratio (5%, 9%), As for optical properties the measurements, it was shown that the highest transmittance spectrum was about of (90%) for the undoped thinfilms, and that it decreases with the increase doping ratio generally. The electrical measurements of ( $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ ) thin films doped and undoped by manganese (Mn) showed that the type of charge carriers is of the negative type (n-type) for all the prepared thin films and that the value of the Hall coefficient ( $R_H$ ) decreases with the increase of doping ratios with a decrease in the mobility values ( $\mu_H$ ) with the increase of doping ratios at a constant temperature.

The solar cell type of ( $\text{Cd}_2\text{SnO}_4/\text{p-Si}$ ) doped and undoped by (Mn) were prepared, where the study of current-voltage properties in the dark and light with a power of ( $100 \text{ mv/cm}^2$ ) showed that the highest conversion efficiency of the cell is about(1.2%) accompanied by an increase in the photocurrent and that doping improves the efficiency of the solar cell generally, the best spectral responsivity for the range of (350-1000nm) it was at the wavelength of (450nm).

The results of the structural measurements of ( $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ ) nanoparticles were also analyzed and discussed, and their biological activity was studied by the (Sol-Gel) method. Where the results XRD showed it has a polycrystalline structure and its crystal size value is about (52nm). The scanning electron microscope(SEM) images showed that the particles have nanostructures, with regular and irregular cubic shapes and with an average crystal size of (30.8 nm).

The results of the biological activity of ( $\text{Cd}_2\text{SnO}_4$ ) against pathogenic fungi showed a difference in inhibition for all different types of molds and yeasts, and the values of inhibition rates within the diameters of (15-35nm).