تاثير التلدين الحراري على خصائص المفرق الهجين CdS/Si

أ.م عامر شاكر محمود جامعة تكريت / كلية التربية للعلوم الصرفة

الخلاصة

تم تحضير اغشية رقيقة لمادة كبريتيد الكادميوم بنجاح بنقنية البتبخير الحراري بسمك لايزيد عن ١٠٠ نانومتر ودرجة حرارة تلدين (٢٠٠ و ٣٠٠) درجة مئوية على قواعد زجاجية اضافة الى ذلك تم دراسة حيود الأشعة السينية للتحقق من الطبيعه المتعدده التبلور للاغشية المحضرة . اظهرت الخصائص الطوبوغرافية والبصرية سمات الاسطح المحضرة. وعلاوة على ذلك، ولوحظ من خلال تحليل حيود الأشعة السينية XRD و مجهر القوة الذرية" (الصور الطبوغرافية) ان البلورات في الأغشية الرقيقة ذات طبيعه بلورية وتزداد بزيادة درجة حرارة التلدين كما أن حجم الجسيمات زاد في النطاق من ٨٨.٤ نانومتر إلى ٩٦,٥ نانومتر . واظهرت نتائج الفحص البصري ان زيادة درجة حرارة التلدين تؤدي الى نقصان بالنفاذية البصرية وانخفاض فجوة الطاقة البصرية . اشارت خصائص المفرق الهجين انه يمكن استخدامها في تصنيع الخلايا الشمسية

الكلمات المفتاحية : كبريتيد الكادميوم ، فجوة الطاقه البصرية . النفاذية ، الحجم الحبيبي

Thermal Annealing effect on CdS/Si/ Heterojunction properties

Amer shaker Mahmood Tikrit University

Abstruct

Cadmium sulphide (CdS) nanoparticles have been successfully synthesized by a Thermal Evaporation Technique. CdS thin films having around 100 nm thickness annelid at (200 and 300) °C which deposited on glass substrates. The study of X-ray diffraction investigated all the exhibit polycrystalline nature .Thin film's internal structure topographical and optical properties. Furthermore, the crystallization directions of CdS (002) can be clearly observed through an X-ray diffraction analysis XRD, Atomic Force Microscope AFM (topographic image) showed that the surface Characteristics , thin films crystals grew with increases in either the

annealing temperature, also, the grain size increased in range from 88.4 nm to 96.5 nm. The optical properties concerning the absorption and transmission spectra were studies for prepared thin films. UV-Vis measurement spectra showed that Vis transmittance intensity decreased with increases annealing temperature, the energy band gap decreased from (2.2 to 2.4) eV when the annealing temperature. Heterojunction characterization showed that the films are semiconducting and can be used in solar cell devices.

Keywords: CdS, optical energy gap, grian size, transmittance

المقدمة

كانت مواد أشباه الموصلات ضمن الزمرة الثاني إلى السادس تحت انظار كثير من الباحثين في السنوات الأخيرة، نظراً لخصائصها الفريدة والمثيرة لها ، نظرا لانها تمتلك كثافة سطحية عالية للذرات في حالة الاغشية الرقيقة مما هو عليه في حالتها الاعتيادية [3-1].ومن منطلق اخر فالمادة في حالة التركيب النانوي ، نجد ان الاسطح تمتلك عيوب حجمية وسطحية وفراغات اثارت جدلا واهتمام كثير من الباحثين واعتبرت تحديا كبيرا في مجال التطبيقات المختلفة حيث استخدمت في تصميم مواد توهلها لدراسة الخصائص البصرية والكيميائية والمغناطيسية المنفردة الخواص .يعزى اهمية ذلك ان تلك المواد يمكن السيطرة عليها في تحديد طبيعه السطح من خلال حجم التأثير. مثل تعزيز خصائص البلورية وحجم وشكل الجسيمات المتراكمة لتكوين الاغشية الرقيقة التأثير. أن عملية البلورة ضمن النطاق البلوري وتشكيل جسيمات تمتلك ابعاد بقدر نصف قطر بور يودي الى زيادة التأثير الكمي لها مما يودي الى انحراف سلوك الامتصاص الى الجانب الايسر من الطيف الكهرمغناطيسي اي باتجاه الاشعه تحت البنفسجية [1] . أن فرق الطاقة يحدث نتيجة زياده تبلور المادة وظهور مستويات طاقه جديدة يودي الى توسيع فجوة الطاقة ضمن مدى محدد لحجم بلوري حيث تصل ٢٠٤٠ الكترون فولت [1-7] . في بحثنا هذا تم تصنيع مفرق هجين لحجم بلوري حيث تصل الكهروضوئية لبيان امكانية استخدامه كخلايا شمسية او كواشف ضوئية.

الجانب العملى:

تم تحضير الأغشية الرقيقة من مادة كبريتيد الكادميوم بسمك لايتجاوز (nm) و معدل الترسيب ٤٨ نيوتن متر/ثانية في درجة حرارة الغرفة وترسيبها على قوائد زجاجية باستخدام جهاز التبخير الحراري بغرفه تحت ضغط واطى جهاز التبخير الحراري بغرفه تحت ضغط واطى 10^{-5} torr علما ان المسافة بين المصدر وقواعد الترسيب 10^{-5} سم. تلدن الاغشية المحضرة من ماده كبريتيد الكادميوم على القواعد الزجاجية وثم يلدن في 10^{-5} و 10^{-5} درجة مئوية. وأجريت

قياسات البصرية للاغشية باستخدام UV-Vis لجهاز المطياف الضوئي (شركة اليابان Vis اليابان (XRD) شيمادزو) محدد لمدى الطول الموجي (Vis (Vis (Vis) نانومتر وتم الحصول على أنماط (XRD) بانومتر وتم الحصول على أنماط (Vis) و Vis (Vis) الموجي (Vis) و Vis (Vis) المولى موجي (طول موجي (Vis) المولى الموجي (Vis) المولى ا

٣. الحسابات والنتائج:

باستخدام حيود الاشعه السينية تم ملاحظة وحساب الحجم الحبيبي والتركيب البلوري للاغشية المحضرة من مادة كبرتيد الكادميوم والمرسبة على قواعد زجاجية . حيث ان مادة كبرتيد الكادميوم تمتلك عدة اطوار قد تكون شبائك مكعبة او سداسية او خليط بينهما [3,13,14].

CdS تمثل القمة عند الزاوية 77.0 درجة انعكاسية براك عند معامل ميلر للسطح 77.0 لغشاء c = 100 10

اضافة الى ذلك تم حساب معدل الحجم البلوري (D) باستخدام معادلة ديباي شيرر [١٣]؛

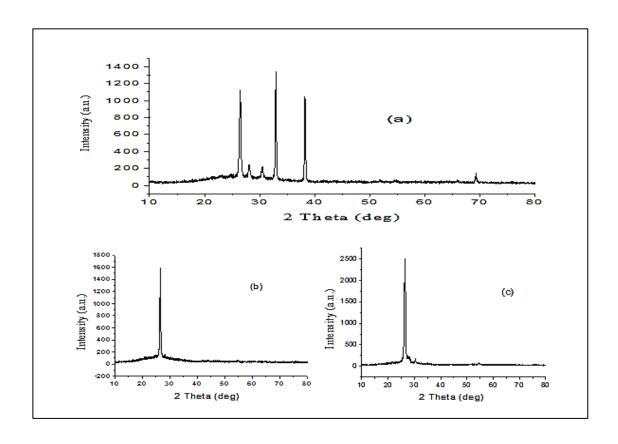
$$D = \frac{K\lambda}{\beta \ COS(\theta)} \tag{1}$$

حيث ان كاتمثل عامل الشكل بقيمة 0.9 و β تمثل عرض منتصف اعظم قمة واشارت الحسابات ان الحجم الحبيبي لايتجاوز عن π نانومتر . كذلك تم حساب كلا من التاثير الاجهادي المايكروي (ϵ) وكثافة الانخلاعات (ϵ) باستخدام العلاقات الاتية :

$$\mathfrak{p} = \frac{\beta \cos(\theta)}{4} \tag{2}$$

$$\delta = \frac{1}{D^2} \tag{3}$$

 $7\times$ تقدر قيمة الاجهاد المايكروي وكثافة الانخلاعات $8.5\times10^{-4}~{\rm lines}^{-2}.{\rm m}^{-4}$ و $8.5\times10^{-4}~{\rm lines}/{\rm m}^{-2}$ النوالي لغشاء كبريتيد الكادميوم وكما موضح بالجدول 10^{14}

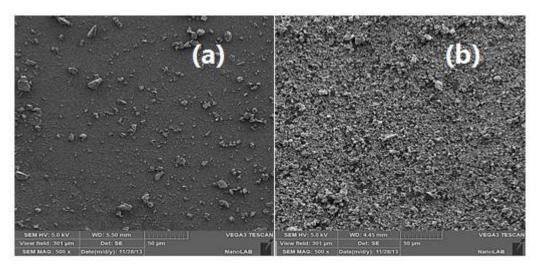


شكل (١): حيود الاشعهة السينية لغشاء كبريتيد الكادميوم المرسب على الزجاج بدرجة حرارة شكل (١): حيود الاشعهة السينية لغشاء كبريتيد الكادميوم المرسب على الزجاج بدرجة حرارة تلدين

جدول (١) بيانات حيود الاشعه السينية لمادة كبرتيد الكادميوم

CdS Thin	2 Theta	β	D	$\delta \times 10^{14}$	$\eta \times 10^{-4}$
films	(deg)	(deg)	(nm)	(lines.m ⁻²)	(lines ⁻² .m ⁻⁴)
	32.90	0.17	46.85	·4.55	7.39
As-	38.19	0.18	46.47	•4.63	7.45
prepared	26.41	0.29	27.14	13.56	12.76
100 °C	26.53	0.35	22.59	19.59	15.33
	27.14	0.23	35.34	•8.00	9.80
200 °C	26.5	0.2	40.59	6.06	8.53

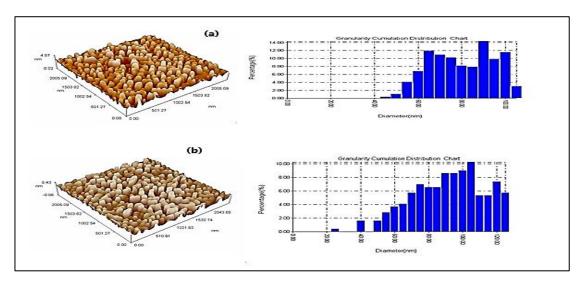
شكل ٢ يمثل صور SEM للاغشية المحضرة وبدرجتي حرارة تلدين ١٠٠ و ٢٠٠ درجة مئوية . تؤكد تلك الصور على وجود جسيمات نانوية باشكال مختلفة مما تشير ان السطح وشكل السطح بمعدل حجم حبيبي يقدر من ٨٠ الى ١٠٠ نانومتر ويزداد الحجم بزبادة درجة حرارة التلدين .



شكل ٣: صور SEM للاغشية المحضرة وبدرجتي حرارة تلدين ١٠٠ و ٢٠٠ درجة مئوية

شكل (٣) صور ثلاثية لغشاء كبريتيد الكادميوم المحضرة بدرجات حرارة مختلفه . نلاحظ ان سطح الماده المرسبة يغطي القاعدة باكملها من النانوية . من الواضح جليا من الشكل بان الجسيمات النانوية تكون مصطفه افقيا وذات قمم متجهة عموديا الى الاعلى وذات شكل شبه كروي .

تم حساب معدل الحجم الحبيبي باستخدام برنامج خاص 4.62 المحسوبة من نانومتر;كما يلاحظ في الجدول (٢) . كانت قيمة حجم الجسيم اعلى من قيمته المحسوبة من خلال تحليل حيود الاشعه السينية . يعزى سبب الاختلاف بان فحص حيود الاشعه السينية يعتمد على العيوب بينما الاخر يقيس الحبيبة مباشرة دون الاخذ بنظر الاعتبار درجة العيوب البلورية [15]. كذلك يعزى كبر الحجم الحبيبي الى حدوث التراكب للجسيمات الصغيرة مع بعضها البعض لتكون جسيمة اكبر [16].اكدت النتائج المستحصلة انه في زيادة درجة حرارة التلدين يحدث استطالة للجسيمات مما يودي ذلك الى تكون اشكال مختلفه متعددة الاضلاع.



شكل ٣: صورة ثلاثية الابعاد لمجهر القوة الذرية والتوزيع الكاوسي للحجم الحبيبي لغشاء كبرتيد الكادميوم بدرجتي حرارة ١٠٠ و ٢٠٠ درجة منوية.

جدول (٢) معدل الحجم الحبيبي و كثافة الخشونة ومعدل المسار الحر لغشائي كبريتيد الكادميوم المحضر بدرجة حرارة ١٠٠ و ٢٠٠ درجة منوية.

CdS Thin films at	Average grain	Roughness	RMS
annealing temperatures	size (nm)	density (nm)	(nm)
100 °C	88.4	1.1	1.37
200 °C	96.5	0.57	0.68

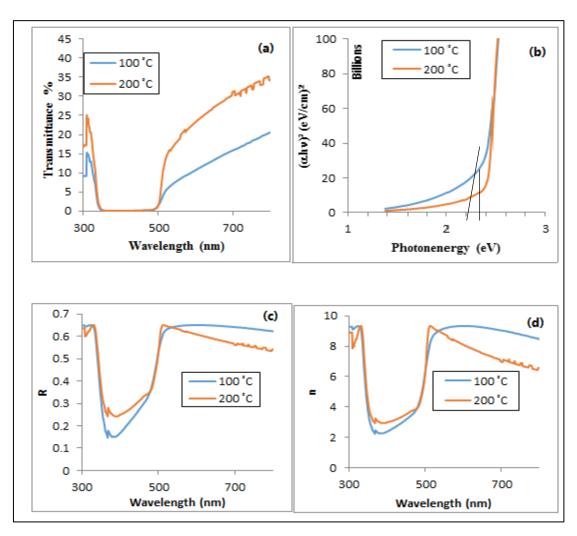
تم قياس طيف النفاذية ضمن المدى المرئي والمنطقة فوق البنفسجية بمطياف ثنائي الحزمة نوع 7,01 بالمدى ٣٠٠ الى ٨٠٠ نانومتر . ان اهمية المديات ضمن المدى الاشعه فوق البنفسجة يضفي صفه حساب فجوة الطاقة البصرية اما المديات الاخرى فتحدد سلوك الاشعه ضمن مديات الامتصاص ومن الملاحظ بالشكل ان النفاذية البصرية لاتزيد عن ٢٠% بطول موجي لايزيد عن ٤٧٠ نانومتر .

تمثل α معامل الامتصاص ($\alpha=2.303$ ($\alpha=2.303$ الموتون α تمثل طاقة الفوتون α تمثل فجوة الطاقة البصرية عند ($\alpha=0.5$) ومن خلال الرسم البياني ل (αhv) في المحور العمودي و فجوة الطاقه في المحور الافقي يكون خط المماس والذي يتقاطع مع طاقه الفتون عند (αhv) يمكن تحديد فجوة الطاقة وكما موضح من الشكل 4b. وهذا يعني ان الامتصاصية تقل بزيادة الطول الموجى وهذه الزيادة يعزى لحضور فجوة الطاقة بثلك المديات .

ان فجوة الطاقة البصرية تتغير من ٢,٣ الى ٢,٤٢ الكترون فولت للاغشية المحضرة بدرجة حرارة تلدين ١٠٠ و ٢٠٠ درجة مئوية.

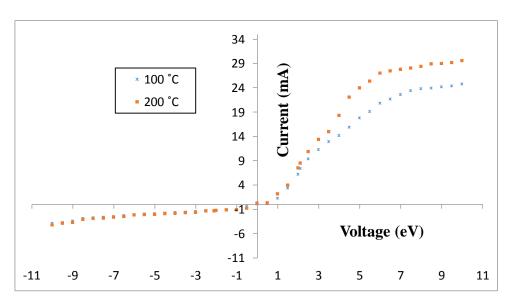
تم حساب الانعكاسية R ومنها تم حساب معامل الانكسار n ; وفق المعادلة التالية [١٨] .

الشكل 4d يمثل التغير لمعامل الانكسار كدالة للطول الموجي لغشاء كبريتيد الكادميوم بدرجة حرارة ١٠٠ و ٢٠٠ درجة مئوية حيث نلاحظ زيادة في الانعكاس للاشعه الساقطة عندما تقترب طاقة الفوتونات الساقطة من قيمة فجوة الطاقة وبعد ذلك تقل تدريجيا مع زياده طاقة الفوتون وهذا مايفسر نفس السلوك لمعامل الانكسار كونه دالة الى الانعكاسية



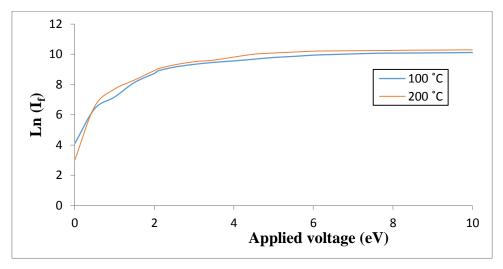
الشكل ؟: النفاذية وفجوة الطاقة والانعكاسية ومعامل الانكسار على التوالي لاغشية كبريتيد الكادميوم والملانه بدرجة حرارة ١٠٠ و ٢٠٠ درجة منوية .

الشكل ٥ يمثل خصائص التيار – الفولتية في الانحياز الامامي والعكسي للمفرق الهجين CdS/p-Si عند درجة حرارة ١٠٠ و ٢٠٠ درجة حرارة مئوية . ان التيار المتولد بالاتجاه الامامي يزداد بزياده الفولتية المسلطة بصورة مباشرة عند فولتية مجهزة مقدارها ٢ فولت ويمثل تيار اعادة الالتحام عند قيم الفولتيات القليلة ويعتمد على مقاومة النظام المستخدم اما في حالة الانحياز العكسي فلا نلاحظ سوى تغير طفيف في التيار



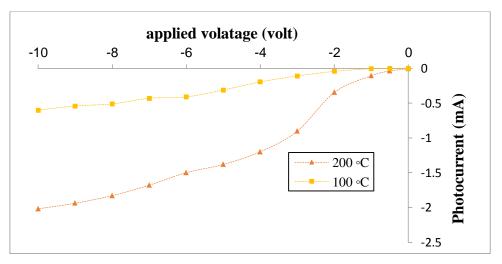
الشكل : خصائص التيار – الفولتية في الانحياز الامامي والعكسي للمفرق الهجين CdS/ p-Si

ويبين الشكل ٦ العلاقة بين (ln lf) والجهد المسلط على المفرق الهجين بالانحياز الامامي في حالة الظلام لغشائين رقسقة عند درجتي حرارة تلدين .وكان عامل المثالية 2.1 للمفرق الهجين ذو الغشاء الملدن بدرجة حرارة ١٠٠ درجة مئوية اما الاخر فلايزيد عن 1.9مما يشير الى زياده تحسن المفرق الهجين تعتمد على درجة حرارة التلدين .



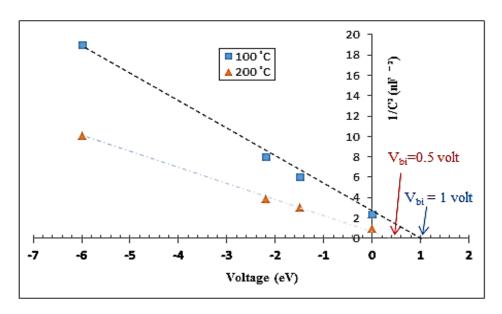
الشكل au : العلاقة بين المامي في حالة المسلط على المفرق الهجين بالانحياز الامامي في حالة الظلام

يبين الشكل ٧ العلاقة بين الفولتية المسلطة على المفرق الهجين وبانحياز عكسي مع التيار الضوئي المتولد المتولد والمحضر من غشاء ملدن بدرجتي حرارة مختلفة الظهرت النتائج ان التيار الضوئي المتولد يزداد بمقدار مضاعف بزباده درجة حرارة التلدين لتصل قيمته الى ٢ ملي امبير عند فولتية مقدار ها ١٠ فولت بالانحياز العكسى



شكل ٧: العلاقة بين الفولتية المسلطة على المفرق الهجين وبانحياز عكسى مع التيار الضوئي.

يبين الشكل Λ علاقة خطية بين $1/C^2$ و والجهد المسلط بالانحياز العكسي للمفرق الهجين . تم الحصول على قيم فولتية البناء وكانت ه 1,1 فولت عند درجة حرارة تلدين 1.0 درجة مئوية 1.0 فولت عند 1.0 درجة مئوية 1.0 درجة مئوية 1.0 فولت عند 1.0 درجة مئوية 1.0 وهي تمثل الطاقة اللازمة لانتقال الالكترون بين كل السليكون ومادة كبريتيد الكادميوم.



الشكل ٨: علاقة خطية بين 1/C² و والجهد المسلط بالانحياز العكسى للمفرق الهجين

الاستنتاجات

ان الاغشية المحضرة من مادة كبريتيد الكادميوم والمرسبة بطريقة التبخير الحراري في الفراغ على كل من الزجاج والسليكون امتازت بما ياتى:

- ١. جميع الاغشية المحضرة كانت من الشبائك البلورية المكعبة والسداسية المختلطة.
- ٢. طريقة التبخير الحراري في الفراغ ملائمة جدا لتحضير الاغشية الرقيقة وذلك لحصولنا على
 سطوح متجانسة ومنتظمة .
- ٣. من دراسة خصائص المفرق تبين انه يصلح ككاشف للاشعه المرئية ،كذلك يمكن استخدامه
 كخلية شمسية .

Reference

- [1] A. Henglein, Chem. Rev. 89, 1861 (1989).
- [Y] A. P Alivisatos, Science 271, 933 (1996)
- [*] H. Weller, Adv. Mater. 5, 88 (1993).
- [4] C. Petit, M.P. Pilleni, J. Phys. Chem. 92, 2282 (1988.(
- [°] N. Hebalkar, A.Lodo, S.R. Sainkar, J. Mater Sci. 36, 4377 (2001).
- [7] G. B. Banfi, V. Degiorgio, D. Ricard, Adv. In Phys, 47, 447 (1998).
- [Y] R. Rossetti, S. Nakahara, L.E. Brus, J. Chem. Phys. 79, 1086 (1983).
- [A] A. Berman, D. Charych, Adv. Mater. 11, 296 (1999).
- [⁹] C. J. Barrelet, Y. Wu, C.M. Lieber, J. Am. Chem. Soc. 125, 11498 (2003).
- [1.] V. L. Kolvin, M. C. Schlamp, A. P. Alivisatos, Nature 370, 354 (1994).
- [11] R. Banerjee, R. Jayakrishnan, P Ayyub, J Physics Condens Matter 12, 10647 (2000).

- [12] G. Brusatin, M. Guglielmi, P. Innocenzi, A. Martucci, G. Scarinci, J. Electrocer. 151,4(2000)
- [13] M. Tamborra, M. Striccoli, R. Comparelli, M. L. Curri, A. Petrella and A. Agostiano, Nanotechnology 15, 5240(2004)
- [14] N. Tessler, V. Medvedev, M. Kazes, S. Kan and U. Banin, Science 295, 1506 (2002)
- [15] L. Klimov, A. A. Mikhailowsky, S. Xu, A. Malko, J. A. Hallingsworth and C A Leatherdole, Science 290, 340 (2000).
- [16] D Battaglia and X Peng, Nano Letter. 2, 1027 (2002)
- [17] M. Abdulkhadar and Binny Thomas, Nano Structured Material. 5, 289 (1995)
- [18] J. Nanda, K. S. Narayan, Beena Annie Kuruvilla, G. L. Murthy, D. D. Sharma, Applied Physics, 72, 11(1998).
- [13] Ravichandran K, Philominathan P, *Applied Surface Science*, 255, 5736(**2009**).
- [14] Soundeswaran S, Senthil Kumar O, Dhanasekaran R, *Materials Letters*, **2004**, 58, 2381.