

Vol.29 (2) 2016

تأثير التشويب بالألمنيوم على الخواص التركيبية والبصرية لأغشية (Bi₂O₃) الرقيقة

بشرى كاظم حسون الميالي نصر عيسى نجم عبدالله قسم الفيزياء / كلية التربية للعلوم الصرفة (ابن الهيثم) / جامعة بغداد استلم في 15/ايار/2016,قبل في 19/تموز/2016

الخلاصة

يتناول هذا البحث دراسة الخواص التركيبية والبصرية لأغشية اوكسيد البزموث (Bi2O3) الرقيقة غير المشوبة والمشوبة بالألمنيوم (A1) بنسب مختلفة %(1,2,3) التي حضرت بطريقة التبخر الحراري في الفراغ بسمك nm (20 ± 450 التي رسبت على قواعد زجاجية بدرجة حرارة الغرفة X (300) . وقد اظهرت نتائج الفحوصات التركيبية من خلال حيود الاشعة السينية (Ray – X) ان تركيب الاغشية المحضرة هو من النوع متعدد التبلور وبطور رباعي وبالاتجاه السائد [201] , ومن خلال القياسات البصرية تبين ان هذه الأغشية تمتلك فجوة طاقة بصرية مباشرة تقل قيمتها بزيادة نسبة التشويب ما عدا النسبة (3%) . وقد حسبت الثوابت البصرية مثل معامل الامتصاص ومعامل الخمود ومعامل الانكسار وثابت العزل بجزئية الحقيقي والخيالي قبل عملية التشويب وبعدها خلال مدى من الاطوال الموجية nm (100 – 300) .

الكلمات المفتاحية : الخواص التركيبية , الخواص البصرية , اوكسيد البزموث , التشويب .

Vol.29 (2) 2016



المقدمة

البزموث موجود في الطبيعة مع مركباته وبعد فصله عن مركباته يكون ذا للون ابيض الى رمادي ذي بريق معدني لماع [1] ويمكن الحصول على اوكسيد البزموث (Bi₂O₃) من خلال اكسدة اغشية البزموث والبزموث هو احد عناصر المجموعة الخامسة من الجدول الدوري [1] ويمكن ان يكون اوكسيد البزموث من النوع (n - type) او q) عناصر المجموعة الخامسة من الجدول الدوري [1] ويمكن ان يكون اوكسيد البزموث من النوع (n - type) عناصر المجموعة الخامسة من الجدول الدوري [1] ويمكن ان يكون اوكسيد البزموث من النوع (n - type) عناصر المجموعة الخامسة من الجدول الدوري [1] ويمكن ان يكون اوكسيد البزموث من النوع (n - type) عناصر المجموعة الخامسة من الجدول الدوري [1] ويمكن ان يكون اوكسيد البزموث من النوع (homojunction) ام (Homojunction) من خلال التحكم بمقدار الشائبة [2], اما عنصر الالمنيوم فهو عنصر فضي لماع ذو مظهر متين وجذاب قابل للطرق والسحب وموصل جيد للحرارة والكهرباء غير سام وزنة الجزيئي / g 18.90) (motion) من خلال التحكم بمقدار الشائبة [2], اما عنصر الالمنيوم فهو عنصر فضي لماع ذو (monjunction) من خلال التحكم بمقدار الشائبة [2], والكهرباء غير سام وزنة الجزيئي / g 18.90) (motion واله متين وجذاب قابل للطرق والسحب وموصل جيد للحرارة والكهرباء غير سام وزنة الجزيئي / mot مظهر منين وجذاب قابل للطرق والسحب وموصل جيد الحرارة والكهرباء غير سام وزنة الجزيئي / [20.98] التبخير الحراري في الفراغ [4] والترسيب بالحمام الكيميائي [5] ويمكن ان يحضر اوكسيد البزموث بتقنيات متعددة منها الحراري في الفراغ [4] والترسيب بالحمام الكيميائي [5] والترذيذ بالتردد الراديوي [6] والتحلل الكيميائي ورا ولام الزموث وبطرائق مخالي الكيميائي ورا الحراري [7] وهناك العديد من البحوث المنشورة التي حضرت اوكسيد البزموث هو منها مراري [2] وهناك العديد من البحوث المنشورة التي حضرت اوكسيد البزموث هيما مراري [7] وهناك الحيومي [10,20] والتحل الكيميائي [5] والتردن الحراري [7] وهناك العديد من البحوث المنشورة التي حضرت اوكسيد البزموث هيما الخرمني والى ومرائي [10,21] ولتحل منشورة الكما يحضرت اوكسيد البزموث هي من النوع الماشورة [10,21] ولتحل الحرى مثل المعامي واكسيد البزموث هي من النوع الماشراة ويما ولاخر منها مشوب مولان والي والي والي واليمان والي المعاني والي ما مرائي ومرت واليما ولي واليما ولما وليمما

يهدف هذا البحث الّى تحضّير اغشية اوكسيد البزموث النقية والمشوبة بالألمنيوم بنسب تشويب مختلفة والمحضرة بطريقة التبخير الحراري في الفراغ ودراسة تأثير التشويب في الخواص التركيبية والبصرية للأغشية المحضرة .

الجانب العملى

تعد تقنية الترسيب بالتبخير الحراري في الفراغ من التقنيات التي اثبتت نجاحها في مجال تحضير اغشية تكون ملائمة للدراسات العلمية والتطبيقات التكنولوجية, وهي الطريقة التي استعملت في البحث الحالي إذ رسبت اغشية البزموث على قواعد زجاجية المانية الصنع وبأبعاد (300 K X 7.5 cm X 0.1 cm) وبدرجة حرارة الغرفة X (300) على قواعد زجاجية المانية الصنع وبأبعاد (300 cm) مسمك معلى قواعد زجاجية المانية الصنع وبأبعاد (300 cm) مسمك معلى قواعد زجاجية المانية الصنع وبأبعاد (1.1 cm) مع 2.5 cm X 7.5 cm X 0.1 cm) وبدرجة حرارة الغرفة X (300) الذي يبعد مسافة (9 cm) عن سطح الارضيات الزجاجية لتترسب المادة على الرضيات المولبيديوم (Mo) الذي يبعد مسافة (9 cm) عن سطح الارضيات الزجاجية لتترسب المادة على الارضيات التي تم تنظيفها وبعد انتهاء عملية الترسيب بالفراغ تحت ضغط 70 cm) ولمدة ساعة واحدة بوجود الغرفة X (200) الذي يبعد مسافة (20 cm) عن سطح الارضيات الزجاجية لتترسب المادة على الارضيات المولبيديوم (Mo) الذي يبعد مسافة (cm) عن سطح الارضيات الزجاجية لتترسب المادة على الارضيات التي تم تنظيفها وبعد انتهاء عملية الترسيب بالفراغ تحت ضغط 70 cm) ولمدة ساعة واحدة بوجود الهواء ثم نقوم بعملية التي تم تنظيفها وبعد انتهاء عملية الترسيب بالفراغ تحت ضغط 10 (5.2 cm) ولمدة ساعة واحدة بوجود الهواء ثم نقوم بعملية الترسيب من خلال وضع الوزن المكافيء لكل نسبة تشويب وضع كتلة مقدارها (% 3 , 2 , 1) من وزن التشويب من حرارة الماس X (5 T_{s} cm) وبعد انتهاء عملية الترسيب تكون الغشاء مـن مادة الالمنيوم وعند درجة حرارة الساس X (30 T_{s} cm) وبعد انتهاء عملية التشويب تكون النوي المادة مي مادة اللمنيوم وعند درجة حرارة العشاء مـن مادة الالمنيوم (Mo) ولمادة ساعة واحدة بوجود الهواء ثم نقوم بعملية التشويب من خلال وضع الوزن المكافيء لكل نسب تشويس وضع كتلة مقدارها (% 3 , 2 , 1) من وزن النشياء مـن مـادة الالمنيوم وعند درجة حرارة الساس X (30 T_{s} مـن مـن مادة الالمنيوم وعند درجة حرارة الساس X (30 T_{s} مـن مـن مادة اللمنيوم وعند درجة حرارة الساس X (30 T_{s} مـن مـن مادة اللمنيوم وعند درجة حرارة الساس X (30 T_{s} مـن مـن مادة الالمنيوم وعند درجة حرارة الساس X (30 T_{s} مـن مـن مادة الالمنيوم الميا ال

القياسات

تم قياس سمك جميع اغشية (Bi2O3) المحضرة النقية والمشوبة بالألمنيوم باستعمال الطريقة الوزنية طبقا للمعادلة:[8]

 $m = (4\pi R^2 \rho) \cdot t$ (1)

إذ ان t : تمثل سمك الغشاء , ρ : تمثل كثافة المادة , R : يمثل المسافة بين الحويض والارضيات الزجاجية وان ايجاد كتلة مادة الغشاء تتم من خلال استعمال ميزان حساس من النوع Precisa XB) (Precisa E وبحساسية تقدر الى اربع مراتب عشرية , ولغرض تحديد طبيعة التركيب البلوري للأغشية المحضرة قيد الدراسة قبل وبعد عملية التشويب نستعمل جهاز حيود الاشعة السينية (SHIMADZU) من النوع SHIMADZU) الدراسة قبل وبعد عملية التشويب نستعمال مصدر (CuKa) والذي يسجل الشدة كذالة لتغير قيمة الزاوية (Precisa XB) الدراسة قبل وبعد عملية التشويب نستعمل جهاز حيود الاشعة السينية (SHIMADZU) من النوع Japan XRD 6000) ومن خلال الشدة كدالة لتغير قيمة الزاوية (Precisa XB) ومن خلال المعادلة الاتية يتم حساب فسحة (CuKa) ومن خلال المعادلة الاتية المعاد ولي الأمين (20)) ومن خلال المعادلة الاتية المعاد (Precisa XB) ومن خلال المعادلة الاتية (Precisa XB) ولذي يسجل الله (Precisa XB) ومن خلال المعاد المعاد المعاد المحضرة قيد (Precisa XB) ومن خلال المعاد الموليب المحضرة المحضرة ويد الاتية (Precisa XB) ومن خلال المعاد الماني المحضرة ويد الاتية (Precisa XB) ومن خلال المعاد المحضرة ويد الاتي المحضرة ويد الاتية المحضرة المحضرة ويد الاتية (Precisa XB) ولذي والماليب من النوع Precisa XB) ومن خلال المعاد (Precisa XB) ومن خلال الماد الاتية المحضرة ويد التركيب البلوري المحضرة ويد الاتية المحضرة ويد الاتية الموليب الدوليب المحضرة ويسب كل من (Precisa XB) ومن خلال المعاد (Precisa XB) ومن خلال المعاد (Precisa XB) السطوح (Precisa XB) الماليب المحضرة وي الموليب الموليب المحضرة وي الموليب المحضرة وي الموليب المحضرة وي الموليب الموليب الموليب المحضرة وي الموليب ال

 $2d\sin\theta = n\lambda$(2)

إذ ان λ : تمثـل الطـول المـوجـي وθ : زاويـة بـراك امـا قيمـة ثوابت الشبيكة (a,c) للتركيب الرباعي فتحسب من خلال المعادلة : [9]

- $G.S = D \lambda / BFWHM \cos\theta$ (4) إذ ان D : ثابت يأخذ القيمة (0.9) و $BFWHM : عرض المنحنى عند منتصف الشدة اما كثافة الانخلاعات (<math>\delta$) فتعطي بالعلاقة الاتية : [11]
 - δ = 1 / (G.S)² (5) ويمكن ان نجد عدد البلوريات في وحدة المساحة (Ν°) من العلاقة : [11]

Vol.29 (2) 2016

المجلد 29 العدد (2) عام 2016

Ibn Al-Haitham J. for Pure & Appl. Sci.

ولتحديد الخواص البصرية للأغشية المحضرة قبل عملية التشويب وبعدها اذ تم قياس طيف كل من الامتصاصية والنفاذية باستعمال جهاز (UV – Spectrophotometer 1800) خلال مدى من الاطوال الموجية – 300) (nm المقابل لكل طول موجى كما في الامتصاصية لحساب معامل الامتصاص المقابل لكل طول موجى كما في المعادلة : [12] $\alpha = 2.303 (A/t) \dots (7)$ إذ ان α : معامل الامتصاص , A : الامتصاصية ويمكن حساب طاقة الفوتون كدالة للطول الموجى من المعادلة :[9] بينما فجوة الطاقة البصرية (Egopt) تحسب من خلال المعادلة (Tauc) : [8] $(\alpha \ hv) = B (hv - E_g^{opt})^r$ (9) إذ ان (hv) طاقة الفوتون و (B) ثابت تناسب كثافة الحالة , (r) قيمته تعتمد على نوع الانتقال البصري المياشر او غير المباشر (المسموح او الممنوع) اما الثوابت البصرية الاخرى فيمكن ايجاد الانعكاسية من خلال المعادلة : [12] R=1-T-A (10) بينما النفاذية يمكن ايجادها من خلال المعادلة : [12] اما معامل الانكسار (n) فيمكن ايجاده من خلال المعادلة : [13] ويرتبط معامل الخمود (K) بمعامل الامتصاص من خلال المعادلة : [14] $\mathbf{K} = \boldsymbol{\alpha} \quad \lambda / 4 \pi \quad \dots \quad (13)$ اما ثابت العزل بجزئيه الحقيقي والخيالي يمكن ان يعطى من خلال المعادلتين الاتيتين : [13] $\epsilon_2 = 2nk \dots (15)$ اما التوصيلية الصوئية فتحسب من خلال المعادلة : [15] $\sigma = \alpha n_{\alpha} c / 4\pi \dots (16)$ النتائج والمناقشة

من خلال النتائج التي تم التوصل اليها ومقارنتها مع البحوث والدراسات المنشورة في هذا المجال نوجز الاتي :

الخواص التركيبية

بينت نتائج الفحص بتقنية حيود الأشعة السينية (X – Ray diffraction) ان جميع الاغشية المحضرة لأوكسيد البزموث غير المشوب والمشوب تكون ذات التركيب البلوري متعدد التبلور (Polycrystalline) ومن الطور الرباعي (Polycrystalline) مع النمو الذري بثلاثة اتجاهات بلورية وهي [201] و[200] و[202] وكانت الترباعي (Tetragonal) مع النمو الذري بثلاثة اتجاهات بلورية وهي [201] و[200] و [202] وكانت القمة المميزة والسائدة في كل الفحوصات في الاتجاه [201] لجميع الاغشية المحضرة وهذا يتفق مع البحوث المنشورة [20 , 12] وعندما نقوم بمقارنة النتائج (hkl) فسح السطوح وزوايا الحيود البلوري المقابلة لمواقع القمم المنشورة [20 , 12] وعندما نقوم بمقارنة النتائج (hkl) فسح السطوح وزوايا الحيود البلوري المقابلة لمواقع القم المميزة لنماذج الاغشية المحضرة مع ما جاء في القيم الواردة في البطاقة المرقمة(200-020-020) للمؤسسة الاميركية المميزة لنماذج الاغشية المحضرة مع ما جاء في القيم الواردة في البطاقة المرقمة(300-020-020) للمؤسسة الاميركية المعيزة لنماذج الاغشية المحضرة مع ما جاء في القيم الواردة في البطاقة المرقمة(300-020-020) للمؤسسة الاميركية المعيزة لنماذج الاغشية المحضرة مع ما جاء في القيم الواردة في البطاقة المرقمة(300-020-020) للمؤسسة الاميركية المعيزة لنماذج الاغشية المحضرة مع ما جاء في القيم الواردة في البطاقة المرقمة (300-020-020) للمؤسسة الاميركية التنتيج ذات تطابق كبير جدا وقد تبين ايضا من نتائج حيود الاشعة السينية التأثير الواضح جدا لنسب التشويب النتائج ذات تطابق كبير جدا وقد تبين ايضا من نتائج حيود الاشعة السينية التأثير الواضح جدا لنسب التشويب المستعملة في طبيعة التركيب البلوري إذ تبين ان القمم المميزة قد تأثرت بالتشويل في الحوث ان شدة القمة قد قلت المستعملة في طبيعة التركيب البلوري أو 202) و (202) ويعود السبب في ذلك ان اضافة الشوائب بكميات محدودة تؤدى الى حدوث تغير في الاغشية المشوبة ولمرتبة عشرية ثانية بعد الفاصلة ويمكن ان يكون السبب في ذلك هو ان الازاحة القلبلة تكون في الاغشية المروب ولمرتبة عشرية ثانية بعد الفاصلة ويمكن ان يكون السبب في ذلك هو ان الازاحة القلبلة بكون ألى الغشية المشوبة ولمرتبة عشرية ثانية بعد الفاصلة ويمكن ان يكون السبب في ذلك هو ان الازاحة القليلة بكون السبب بي ألموبي المودي القليلي المودي أل

وحسب حجم البلوريات باستعمال معادلة شيرر ثم حساب كثافة الانخلاعات (8) وعدد البلوريات لوحدة المساحة (•N) وذلك من خلال الاستعانة بالمعادلتين (5) و (6) إذ تبين ان حجم البلوريات يزداد مع زيادة نسب التشويب

الى أن يصل الى النسبة (3%) كما في الجدول (2) والسبب في ذلك يعود الى ان عملية التشويب عملت على اضافة ذرات داخل التركيب البلوري للغشاء ادى الى زيادة حجم البلوريات ولذلك فان عرض المنحنى عند منتصف الشدة يقل عند النسبة (3%) وذلك لأن العلاقة بينهما علاقة عكسية كما في البحث المنشور [18].



Vol.29 (2) 2016

الخواص البصرية

ان لدراسة طيفي الامتصاصية والنفاذية فائدة عملية وتطبيقية يمكن من خلالها استعمال مادة الغشاء وتعتمد الامتصاصية على طاقة الفوتونـات السـاقطـة وطبيعـة تـركيبهـا البلـوري ونـوع المـادة [16] وتم أجراء القياسات طيفي الامتصاصية والنفاذية خلال مدى من الاطوال الموجية (mm 1100 – 300) لجميع الاغشية المحضرة النقية والمشوبة – بمادة الالمنيوم اذ يوضح الشكل (2) طيف الامتصـاصيـة كدالة للطول الموجى لأغشية اوكسيد البزموث النقية والمشوبة بالألمنيوم اذ تبين من خلال الشكل ان امتصاصية المادة تقل بصورة تدريجية مع زيادة الطول الموجى لكل الأغشية 🛛 ويعزى سبب ذلك فيزيائيا الى ان طاقة الفوتون الساقط لم تستطع ان تهيج الالكترونات وتنقلها بصورة مباشرة من حزمة التكافؤ الى حزمة التوصيل والسبب في ذلك لان قيمة فجوة الطاقة اكبر من طاقـة الفوتون الساقط ولهذا السبب اصبحت الامتصاصية تقل بزيادة الطول المـوجـي ويمكن ان نلاحظ ان الامتصاصية تزداد مع زيادة نسبة التشويب عند النسب (1, 2, 1) بينما تقل عند النسبة (3%) وهذا يؤكد دخول الالمنيوم ضمن التركيب البلوري للغشاء وبذلك سوف تتكون مستويات موضعية داخل فجوة الطاقية التي تـؤدي الى امتصـاص الفوتـونات ذات الطاقـة الواطئـة [17] اما الشكل (3) يـوضح طيـف النفاذيـة كـدالـة للطول الموجى إذ ان نفاذية الاغشية المحضرة تقل بزيادة نسب التشويب بمادة الالمنيوم حيث ان زيادة نسب التشويب تعمل على تكوين مستويات موضعية فوق حزمة التكافؤ وهذه المستويات _ يمكنها استقبال الالكترونات التي تعمل على تقليل من فجوة الطاقة وتوليد ذيول داخل فجوة الطاقة ومن ثم فان النفاذية تزداد مع زيادة الطول الموجى وهذا يوافق [12] اما الشكل (4) فيبين تغير فجوة الطاقة البصرية مع طاقة الفوتونات الساقطة إذ حسبت فجوة الطاقة باستعمال معادلة (Tauc) معادلة رقم (9) التي استعملت لإيجاد نوع الانتقال البصري فتبين انه مباشر مسموح لأغشية اوكسيد البزموث من خلال رسم العلاقة بين α hυ)) مقابل طاقة الفوتون واختيار الجزء المستقيم الذي يقطع محور السينات عند (α =0) ليتم تحديد فجوة الطاقة و يبين الجدول (3) تغير فجوة الطاقة كدالة لتغير نسب التشويب إذ تبين ان فجوة الطاقة تقل من (eV 2.95) الى(2.4 eV) بزيادة نسب

التشويب ولكنها تعود لتزداد عند النسبة (3%) الى(2.8eV) ويعود سبب ذلك الى ان عملية التشويب تعمل على اضافة مستويات موضعية فوق حزمة التكافؤ لتقلل من قيمة عرض فجوة الطاقة الذي يؤدي الى تغير في التركيب البلوري وهذا يتفق مع البحوث المنشورة [18 , 12] اما الشكل (5) يبين تغير معامل الانكسار مع طاقة الفوتون كدالة لتغيل نسب التشويب ويمكن ملاحظة ان معامل الانكسار يزداد مع زيادة طاقة الفوتون ثم تعانى انخفاضا وهذا الانخفاض يكون ناتجا عن زيادة الانتقالات الالكترونية المباشرة خلال تلك الاطوال, اما الشكل (6) يبين تغير معامل الخمود مع طاقة الفوتون كدالة لنسب التشويب إذ يزداد مع زيادة طاقة الفوتون وزيادة نسب التشويب الى ان يصل الى منطقة الاطوال الموجية التي تقابل منطقة القطع في فجوة الطاقة ثم يبدأ بالتناقص ما عدا النسبة (3%) وهذا يتفق مع البحوث المنشورة [18 , 12] , اما الشكل (7) يبين تغير الجزء الحقيقي لثابت العزل مع طاقة الفوتون كدالة لنسب التشويب ويلاحظ ان المنحني يشبه منحني معامل الانكسار الي حد كبير وان ثابت العزل الحقيقي يزداد مع زيادة طاقة الفوتون وزيادة نسب التشويب ما عدا (3%) فانها تقل إما الشكل (8) يبين تغير الجزء الخيالي لثابت العزل مع طاقة الفوتون كدالة لنسب التشويب ونلاحظ من خلال المنحني انه يشبه بالتصرف العام سلوك معامل الخمود وان الجزء الخيالي يزداد مع زيادة نسب التشويب الى ان يصل الى منطقة القطع في فجوة الطاقة ثم فجاه يبدأ بالتناقص وهذا يعود الى السبب المذكور سابقا وهذا يتوافق مع البحوث [18, 18], اما الشكل (9) يبين تغير التوصيلية الضوئية كدالة لطاقة الفوتون الساقط حيث يتبين من خلال الشكل ان التوصيلية تزداد مع زيادة الطول الموجي ومع زيادة نسب التشويب (1,2%) ما عدا النسبة (3%) وذلك لاعتماد قيمتها على معامل الانكسار ومعامل الامتصاص وحسب

المعادلة (16) ويوضح الجدول (3) قيم الثوابت البصرية للأغشية المحضرة وعند الطول الموجي (450) . nm

الاستنتاجات

Vol.29 (2) 2016

- 1- ان اضافة الشائبة لم تؤثر في طبيعة التركيب البلوري فقد بقي متعدد التبلور وبالاتجاه السائد (201) ولكن ظهر تأثيره في مواقع القمم وشدتها فحسن التركيب البلوري ما عدا النسبة (3%) التي اثرت عكسيا .
- 2- قيمة فجوة الطاقة البصرية قلت بزيادة نسب التشويب ما عدا النسبة (3%) فعندها ازدادت قيمة فجوة الطاقة.
- 3- ان حافة الامتصاص الاساسية غير حادة وهذا يؤكد طبيعة مادة الاغشية متعددة التبلور مما يتطابق مع (XRD) وان معامل الامتصاص يزداد بزيادة نسب التطعيم وقيمته (α > 10⁴ cm⁻¹) لكل الأغشية وهذا يعطي احتمالية كبيرة لحدوث الانتقالات المباشرة .
 - 4- ان للتشويب حد اعلى (2%) اذ ان النسبة (3%) ساءت عندها الخواص التركيبية والبصرية .
- 5- تمتلك جميع الأغشية نفاذية عالية وانعكاسية قليلة بعد الطول الموجي nm (500) مما يجعلها مناسبة عند استعمالها كنافذة في التطبيقات الفوتوفولطائية .

المصادر 1- سعيد, أحمد الحاج والمنجز, محمد على "الكيمياء اللاعضوية"، جامعة دمشق، (1984-1985).

2- Niraula, M.; Yasuda, K.; Ishiguro, T.; Kawachi, Y.; Morishita, H.; and Agatu, Y. (2003) METAL- ORGANIC vapor – phase Epitaxy Growth and characterization of thick CdTe Layers on (100) GaAs (100) GaAs/ Si Substrates, JOURNAL OF ELECTRIC MATERIALS, 32, 7, 728-732

3-Hatch , J . E . (2007) ; " Aluminum Properties and Physical Metallurgy", Saudi Research Pub.Co.(SRPC).

4- Patil, S.; and Puri, V. (2015), Metal Chalcogenide Nanocrystalline Solid Thin Films, J .of Electronic Materials, .44, 4098 – 4127.

5- Gujar, T. P.; Shinde, V. R.; Lokhande, C. D.; Mane, R. S.; and Han, S.-H. (2005), "Bismuth Oxide Thin Films Prepared by Chemical Bath Deposition (CBD) Method: Annealing Effect," Applied Surface Science, 250, 1-4, 161-167.

6- Lunca Popa, P.; Sønderby, S.; Kerdsongpanya, S.; Lu, J.; Bonanos, N.; and Eklund, P. (2013), Highly oriented δ -Bi2O3 thin films stable at room temperature synthesized by reactive magnetron sputtering, J. Appl *Phys*. (113), 046101.

7- Killedar , V. V.; Bhosale , C . H .; and Lokhande , C . D. (1998), Characterization of Spray Deposited Bismuth Oxide thin Films from Non-Aqueoue Medium , Tr . J. phy 22, 825-830

8- Iljinas , A.; Burinskas, S.; and Dudonis , J. (2011), Synthesis of Bismuth Oxide Thin Films Deposited by Reactive Magnetron Sputtering ACTA PHYSICA POLONICA A.120. 1.1-60.

9- Yousif, M. G .; (1989), solid state physics, 1, book University of Baghdad .

10- Gopinath , P.; Sriram , S. ; and Chandiramouli , R . (2013), Influence of Zn doping on nanostructured Bi₂O₃thin films, International Journal of Chem Tech Research CODEN .5 . 5, 2534 - 2539 . (USA)

11- Sze, S. M. (1990), "Semiconductors Devices Physics and Technology

"Translated to Arabic by Hayaty, F. G.; and Ahmed, H. A. Baghdad.

12-Al Waisy , E. T.; and Al Wazny , M . S. (2013) , Structural , Surface Morphology and Optical Properties of Bi_2O_3 thin film Prepared By Reactive Pulse Laser Deposition ,J. of university of Anbar for pure science : . 7 . 2 .

13-Dresselhous , M .S . (1998), Optical Properties of solids $\,$, Part II , book , Mc Graw -Hill , New York .

Vol.29 (2) 2016

14-Scholz,F.(2009),Compound Semiconductors,1st, book, England, John Wiley & Sons Ltd. 15- Pankove, J. I.(1971) "Optical processes in Semiconductors", Prentice – Hall, N. J,6,11.

16-Yousif, M. G.(1989) "Solid State Physics ", 2, Baghdad University .

17- Bahidh , H . S . ; (2009) " Optical and Structural Properties of(ZnO_SnO2) and their

Mixture Prepared by Chemical Spray Pyrolysis "M.SC. Thesis, College of Science for Women of University of Baghdad.

18- Ali , R . S . ; (2014), Structural and Optical Properties of nanostructured bismuth oxide, International Letters of Chemistry, Physics and Astronomy .34. 64 - 72.

19-Leontie , L . ; Caraman , M . ; Alexe , M . ; and Harnagea , C . (2002), Structural and Optical characteristics of bismuth oxide , Surface Science 507-510 , 470-485 .

20- Shunyi Li,Joachim Brotz and Andreas Klein, (2014), Reactively magnetron sputtered Bi_2O_3 thin films: Analysis of structure, optoelectronic, interface, and photovoltaic properties 21- Durmupoglu, S.; Keskin, S.; Uslu, I.; Aytimur, phys. Status Solidi A 211, 1. A.; and Akdemir, A.; (2010), Synthesis and Characterization of Bi_2O_3 -doped with Lanthanum by Electrospinning Method International Journal of Material Science and Electronics Research, 1, 2, July-Dec. 81-85.

	•						
Sample	20	20	d(Å)	d (Å)	hkl	a, c(Å)	a, c(Å)
	ASTM	observed	ASTM	Observed	ASTM	ASTM	Observed
Pure	27.9463	27.9222	3.1900	3.1927	201	a=7.742	a=7.7430
	31.7613	31.6368	2.8150	2.8258	002		
	32.6914	32.6629	2.7370	2.7393	220	c=5.631	c=5.6516
1 % Al	27.9463	27.9285	3.1900	3.1920	201	a=7.742	a=7.7417
	31.7613	31.6408	2.8150	2.8255	002		
	32.6914	32.6700	2.7370	2.7388	220	c=5.631	c=5.6510
2 % Al	27.9463	27.9731	3.1900	3.1870	201	a=7.742	a=7.7235
	31.7613	31.6719	2.8150	2.8228	002		
	32.6914	32.7657	2.7370	2.7310	220	c=5.631	c=5.6456
3 % Al	27.9463	27.9750	3.1900	3.1868	201	a=7.742	a=7.0690
	31.7613	31.6745	2.8150	2.8225	002		
	32.6914	39.7010	2.7370	2.2684	220	c=5.631	c=5.6451

جدول (1): يقارن نتائج حيود الاشعة السينية (XRD)لنماذج اغشية (Bi₂O₃) النقية والمشوبة ب (AI) مع معلومات بطاقة (ASTM) المرقمة (OD-027-0050).

(AI	المشوبة ب (للأغشية النقية ه	(XRD)	حيه د الاشعة السينية (المستحصلة من	(2) النتائيج	حدول (
	, <u> </u>						

нраз

Sample FWHM		G.S	δ * 10 ¹⁵	Nº *10 ¹⁵
1	(deg)	(nm)	(m ⁻²)	(m ⁻²)
Pure	0.3186	25.77	1.5058	26.295
	0.4091	20.19	2.4532	54.677
	0.4191	19.76	2.5611	58.320
	0.3392	24.15	1.7146	31.951
1 %	0.3974	20.81	2.3092	49.930
	0.4139	20.01	2.4975	56.165
2 %	0.2298	35.72	0.7837	9.8738
	0.2486	33.24	0.9051	12.250
	0.2318	35.75	0.7824	9.8489
3 %	0.2396	34.20	0.8549	11.249
	0.2529	32.67	0.9369	12.900
	0.1462	58.01	0.2971	2.3052

جدول (3) قيم الثوابت البصرية لأغشية (Bi₂O₃) النقية والمشوبة ب(Al) بالنسب (%1,2,3) عند الطول (450 nm) الموجى (450 nm)

(+30 mm) (+30 mm)								
Sample	E _g (eV)	α*10 ⁴ /cm	n	K	₁€	2€		
Pure	2.95	0.5800	2.0351	0.0207	4.1412	0.0845		
1 %	2.60	2.7163	2.4310	0.0973	5.9007	0.4731		
2 %	2.40	2.4100	2.5488	0.0863	6.4891	0.4401		
3 %	2.80	1.3462	2.5533	0.0482	6.5175	0.2463		

Vol.29 (2) 2016

مجلة إبن الهيثم للعلوم الصرفة و التطبيقية



нјраз

الشكل (1) نماذج حيود الاشعة السينية للأغشية النقية والمشوبة بالنسب (% 3, 2, 1).



الشكل (2) يبين تغير الامتصاصية مع طول الموجي

الشكل (3) يمثل تغير النفاذية مع الطول الموجى



الشكل (6) يبين تغير معامل الخمود مع طاقة الفوتون

الشكل (7) تغير الجزء الحقيقي لثابت العزل مع طاقة الفوتون



الشكل (4) يبين تغير فجوة الطاقة البصرية مع طاقة الفوتون

الشكل (5) تغير معامل الانكسار مع طاقة الفوتون

Vol.29 (2) 2016

The Influence of Aluminum Doping on Structural and Optical Properties of (Bi₂O₃)Thin Films

Bushra . K . Hasson Nassr . I . Najm Dept.of physics/ College of Education For Pure Science (Ibn Al-Haitham) University of Baghdad Received in:15/May/2016,Accepted in: 19/July/2016

Abstract

In this research, the structural and optical properties were studied for Bi₂O₃ and Bi₂O₃: Al thin films with different doping ratios (1, 2, 3)%, which were prepared by thermal evaporation technique under vacuum, with thickness (450 ± 20) nm deposited on glass substrates at room temperature (300) K, Structural measurements by (XRD) techniques demonstrated that all samples prepared have polycrystalline structure with tetragonal structure and a preferred orientation [201] the optical measurement shows that all films have a direct energy gap, and in general decrease with the increase of doping ratio except ratio (3% Al).

The optical constant such as absorption coefficient, extinction coefficient, refractive index real and imaginary parts of the dielectric constant and optical conductivity were calculated before and after doping with the range of wave lengths (300 - 1100) nm.

Key Words : Structural properties , Optical properties , Bismuth oxide , Doping .