

دراسة أطياف التآلق السيني لأفلام رقيقة مصنوعة من أكسيد التوتياء المشوب بعنصر الألمنيوم

الدكتور علي درويشو*

الدكتور أحمد خضرو**

(تاريخ الإيداع 9 / 6 / 2014. قُبل للنشر في 28 / 10 / 2014)

□ ملخص □

يعدّ هذا العمل استمراراً لدراسة أطياف تآلق الأشعة السينية X – ray luminescence (XRL) لأكسيد التوتياء النقي والمشوب بعناصر مختلفة في الأفلام الرقيقة والبلورات والمساحيق المحضرة بطرائق تقنية متطورة. فقد قمنا بدراسة أطياف التآلق ضمن المجال (200–700)nm لأفلام رقيقة من أكسيد التوتياء النقي والمشوب بشوارد من الألمنيوم بتركيز وزنية مختلفة (5,10,15,20) wt% ، والمحضرة بطريقة البخ الحراري ، وهي تقنية بسيطة وذات كلفة منخفضة نسبياً. أظهرت الدراسة قمماً طيفية تآلقية عند الأطوال الموجية (335,410,521)nm بزمن تآلق مميز وجديد $t=20$ ns، كما تم تحليل التغير في الشدات التآلقية في الأطوال الموجية الناتجة من اختلاف التراكيز في الإشابة للأفلام الرقيقة ومقارنتها بالفيلم النقي. للأفلام الرقيقة تطبيقات علمية واسعة في المجال الطبي وخاصة الليزر وفي العدادات الومضانية وفي الخلايا الشمسية.

الكلمات المفتاحية: أفلام من ZnO ، التآلق، البخ الحراري.

* أستاذ مساعد - قسم الفيزياء - كلية العلوم - جامعة تشرين - اللاذقية - سورية.

** أستاذ - قسم الفيزياء - كلية العلوم - جامعة تشرين - اللاذقية - سورية.

Studying X-ray Luminescence Spectra of thin films made of ZnO mixed with AL

Dr. Ali Darwisho*
Dr. Ahmad Khadro**

(Received 9 / 6 / 2014. Accepted 28 / 10 / 2014)

□ ABSTRACT □

The work could be considered as a continuous study of (XRL) X – ray luminescence - spectra of pure, and mixed ZnO different AL ions, In these films and other crystals powders prepared by new developed technology.

We studied the pure and ZnO thin films. mixed with an AL - ions in the field (200-700)nm ,at different weight hrs (5,10,15,20)wt% prepared by thermal evaporation. This way is cheap and a simple technology.

Our study showed different spectra peaks at the wavelengths(335,410,521)nm and ($t=20$ ns)produced, at different peaks intensities of the prepared thin films, compared with those pure and mixed ZnO ones, spray pyrolysis.

Thin films technology, have many wide scientific application, in the medical field, Laser technology, Luminescence counters, and at the solar cells fields.

Key words: ZnO thin films, Luminescence, Spectra spray pyrolysis.

*Associate professor, Physics Department Faculty of Sciences, University of Tishreen, Lattakia, Syria,

**professor, Physics Department Faculty of Sciences, University of Tishreen, Lattakia, Syria

مقدمة:

يعد أكسيد التوتياء ZnO حلقة علمية من حلقات الحالة الصلبة ، فهو مادة نصف ناقلة وأحد الأكاسيد الواعدة لتطبيقاته الواسعة في الأجهزة الضوئية ، إذ يملك فجوة طاقة قدرها (3.37 eV) ، وينتمي إلى المجموعة II-VI ويحتفظ بطاقة (60 meV) [1].

لذلك اتجهت الدراسات والأبحاث باهتمام علمي مكثف لمعرفة ميزات هذا الأكسيد باعتباره بلورة أو فلماً رقيقاً أو مسحوقاً ، وذلك لميزاته البنيوية والتركيبية والتألقية والمحصّر بطرائق مختلفة. فالأفلام الرقيقة تحضر بتقنية Sol-Gel ، المحلول (الحمام الكيميائي) CVD ، التبخير الحراري وتقنيات أخرى جيدة وعالية الجودة، سنسلط الضوء على خصائص التألق لأفلام رقيقة من أكسيد التوتياء والمحصرة بطرائق مختلفة.

فقد درست أطيف التألق PL السيني لأفلام من أكسيد التوتياء محضرة بطريقة Sol-Gel بدرجات حرارة مختلفة (600,700,800,900)°C . بينت الدراسة قمتين طيفيتين : الأولى صغيرة توافق الطول الموجي (375nm) ، والثانية عريضة توافق الطول الموجي (380nm) ، كما بينت تزايد الشدة النسبية للتألق مع تزايد درجة الحرارة الموافقة لتحضير العينات [2]. كذلك درس التألق السيني لأفلام ZnO المحضرة بطريقة المحلول الكيميائي CVD ، وأظهرت قمتين طيفيتين موافقتين لقيمتي الطاقة (3.18,3.24)eV ، وذلك عند درجة الحرارة T=300K [3]. كذلك تم دراسة التألق السيني لأفلام من ZnO محضرة بطريقة الحمض الإيتيلي عند درجات حرارة مختلفة (500,600,700,800)°C ، فأبدت جميعها قمة طيفية أولى متطابقة وأشدّها تألقاً عند درجة الحرارة 800°C ، وقيمتها موافقة للطول الموجي 325nm ، وتطابقاً آخر في مجال طول الموجة (620-800)nm في درجات الحرارة الثلاثة الأولى. لوحظ أن شدة التألق كانت أكبر بمرتين تقريباً عند درجة الحرارة 800°C الموافقة لتحضير العينة [4].

درس التألق الفوتوني لأكسيد التوتياء ZnO بطريقة التفريغ في درجات الحرارة (400,450,500,600)°C خلال زمن ضغط مقداره ساعة واحدة ، وأبدت الدراسة قمتين طيفيتين عند الطولين الموجيين (370,570)nm . وكانت الشدة النسبية متناسبة طردياً مع ارتفاع درجة الحرارة عند القمة (370)nm وكذلك القمة (570)nm . ولكن اتصفت القمة التألقية عند (570)nm بأن شدتها النسبية التألقية أكبر عند درجة حرارة التحضير 500 K ، بالنسبة لتحضير العينة نفسها عند درجة الحرارة 600 K [5]. كما تمت دراسة طيف التألق الفلوري لفلم رقيق من ZnO: S محضّر بطريقة المحلول الكيميائي، وتبين وجود قمة طيفية واحدة فقط عند (417) nm ، بينما طيف التألق لفلم ZnO النقي يمتلك قمة طيفية عريضة عند (470) nm. يتبين لدينا باختلاف الطولين الموجيين السابقين دور شاردة الكبريت S في انزياح القمة التألقية نحو الطول الموجي الأقل [6]. وتمت دراسة أطيف التألق الفوتوني لأفلام رقيقة من ZnO: Ag بتغيير درجة الحرارة (350,450,550)°C فأظهرت جميعها قمة طيفية عريضة واحدة تتراوح قيمتها عند المجال الموجي (414 -420)nm ، حيث أشدها تألقاً عند 450°C تليها القمة عند 550°C ، وتنخفض شدة التألق إلى النصف عند درجة الحرارة 350°C [7]. كما لوحظ ظهور ثلاث قمم طيفية عند دراسة التألق الفوتوني لفيلم ZnO/TiO₂ وافقت الأطوال الموجية (378,423,544)nm ، إذ تطابقت القمة الطيفية الأولى مع فيلم ZnO ، ولكنها كانت أشدّ تألقاً بالنسبة إلى القمتين الطيفيتين التاليتين ، حيث لم تظهر القمتان الطيفيتان (544)nm ، (423)nm في فيلم ZnO ، وإنما ظهرت قمة طيفية عند (475) nm [8]. ولذلك نلاحظ الاهتمام العلمي والبحثي في دراسة التألق الطيفي لأكسيد التوتياء المشوب بعناصر مختلفة بعد أن تمت دراسته من الناحية البنيوية والضوئية [2,3,4] وذلك لتطبيقاته العلمية والصناعية الهامة.

لذلك سنقوم في بحثنا هذا بدراسة مميزات أطيف التآلق السيني (XRL) لأفلام رقيقة من أكسيد التوتياء النقي المشوب بعنصر الألمنيوم ZnO:AL بتركيز مختلفة (5,10,15,20) Wt% والمحضرة بطريقة البخ الحراري محلياً في مخبر الأفلام الرقيقة - قسم الفيزياء - كلية العلوم - جامعة البعث).

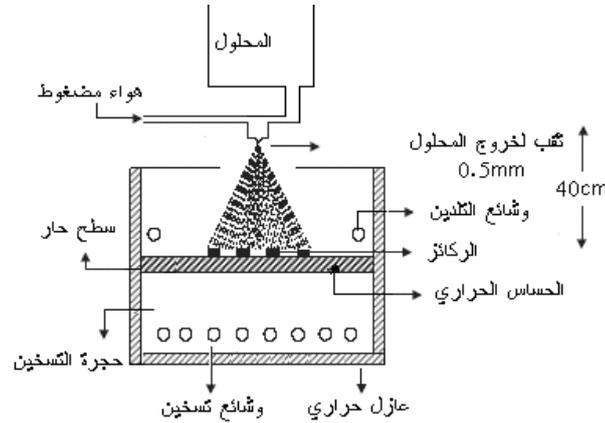
أهمية البحث وأهدافه:

يرمي البحث إلى قياس بارامترات التآلق السيني (XRL) (طول الموجة وشدها وزمن التآلق) لأفلام رقيقة من أكسيد التوتياء وبتراكيز مختلفة من الألمنيوم ، تحت تأثير الأشعة السينية للحصول على خصائص التآلق لهذه الأفلام والعمل على تحسينها ؛ فظاهرة التآلق تستخدم في العديد من الأجهزة المتطورة التي تعتمد في عملها على العدّ السريع ، وفي تطوير الأجهزة الليزرية في المجال الطبي، وفي التطبيقات الإلكتروضوئية، كالألواح الشمسية.

طرائق البحث ومواده:

تم تنظيف الركائز الزجاجية باستخدام تقنية الأمواج فوق الصوتية (Tramsonic T 700/H) بعد غسلها بحمض كلور الماء الممدد لإزالة الشوائب ، ثم بالكحول ثم بالماء المقطر بشكل جيد. حضرت أفلام نقيّة من ZnO مشوية بالألمنيوم ZnO:AL على ركائز من الزجاج العادي ضمن مجال تراكيز وزنية للألمنيوم (5,10,15,20) Wt% بالنسبة للكتلة الوزنية لـ ZnO ، باستخدام تقنية البخ الحراري (Spray pyrolysis) ، والجهاز موضّح في الشكل (1) الذي يحتوي الوحدات التالية:

1-المحلول 2-فتحة الهواء 3-ثقب خروج المحلول 4-وشائع تليدين 5-الركائز 6-سطح حار 7-الحساس الحراري 8-حجرة التسخين 9-وشائع تسخين 10-عازل حراري

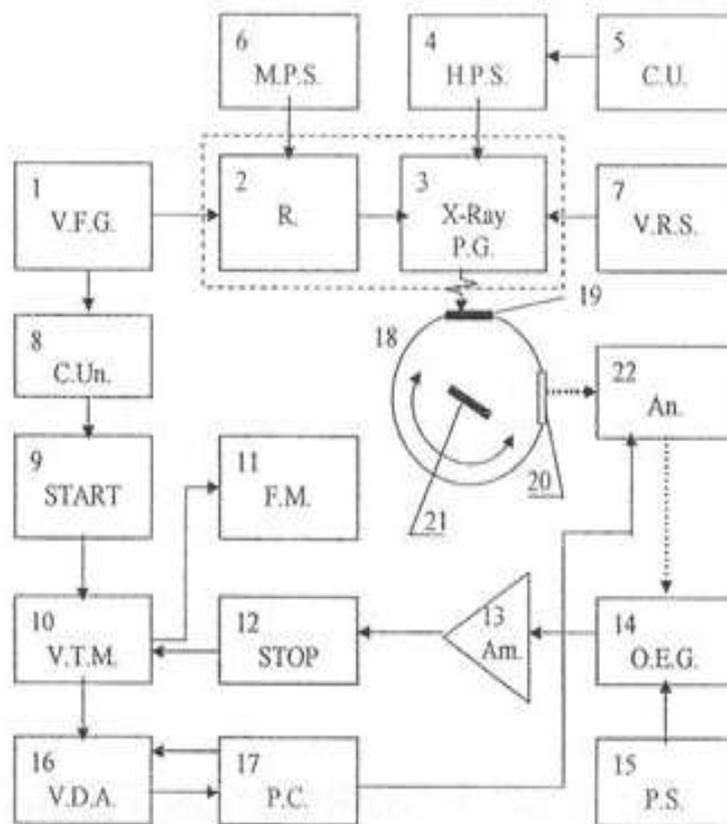


الشكل (1) مخطط تمثيلي لجهاز البخ وهو مصنع محلياً(حمص)

لتحضير أفلام رقيقة نقيّة من ZnO تمّ حلّ كمية من كلوريد التوتياء ذي الصيغة $ZnCl_2 \cdot 2H_2O$ في الماء بوجود الكحول الايزو بروبيلي CH_3CH_2OH ، وضعت كمية مناسبة من حمض كلور الماء HCL لجعل المحلول شفافاً. وللحصول على طبقات مشوية بالألمنيوم . استخدمنا ألومين الأمونيوم ذا الصيغة $(NH_4)_3 AL$ تمت إضافة

هذا المحلول إلى المحلول السابق، بنسب وزنية محددة تعتمد على نسبة الإشابة المطلوبة وذلك في مخبر الأفلام الرقيقة بقسم الفيزياء بكلية العلوم بجامعة البعث.

تمت عملية البخّ على ارتفاع 40 cm من سطح القواعد التي بلغت حرارتها 450°C باستخدام ضغط الهواء العادي. بلغت تراكيز الإشابة في المحلول بالألمنيوم ضمن مجال تراكيز (20-5)Wt% في محلول البخّ. يعتمد تشكل أكسيد التوتياء على مبدأ تفكك الروابط لمركبات كيميائية بحلّ المادة بالماء وفق عدد من المعادلات الكيميائية ومذيب عضوي (organic solvent) ، وعلى درجة حرارة الركيزة لتشكيل الروابط المطلوبة ، علماً أنه يمكننا بخّ المحلول باستخدام ضغط غاز معين كالأكسجين مثلاً لتحسين عملية الأكسدة ، أو باستخدام ضغط الهواء العادي، حصلنا على طبقات رقيقة نقيّة ومشوية من أكسيد التوتياء ZnO. تمّ التأكد من البنية البلورية للطبقات التي تم الحصول عليها في هذا البحث باستخدام انعراج الأشعة السينية X-ray باستخدام برنامج (Film thickness) الذي يعتمد على الطريقة الضوئية (طيفا النفوذية الانعكاسية) والموجود ضمن برمجيات جهاز الطيف الفوتوني (jasco V-570) - . كما وصفت الأجهزة المستخدمة في قياس أطراف التآلق وشرح عملها من قبل الدرفيسور رودني [9]، وهي مبينة بالشكل (2) الذي يحتوي الوحدات الآتية:



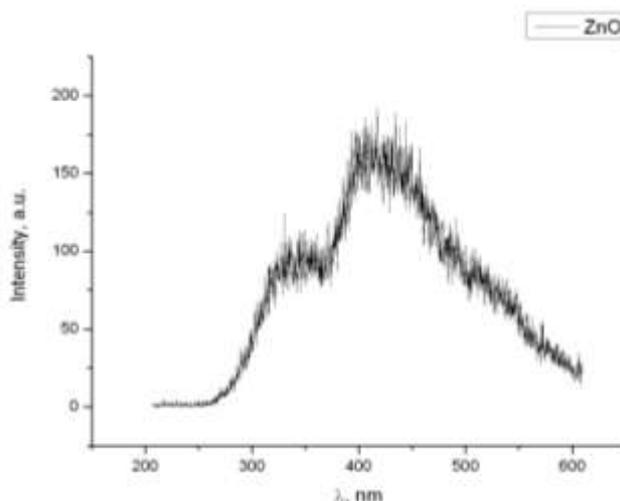
الشكل (2): مخطط يبين الأجهزة المستخدمة في قياس التآلق السيني (X-ray luminescence)

1- مولّد ترددات متغير 2- معدّلة 3- منبع أشعة سينية نبضية 4- منبع تغذية الجهد العالي 5- وحدة التحكم والتوجيه 6- منبع تغذية معدّل 7- منبع جهد متغير 8- محول فصل 9- جهاز تحكم زمني يتصل بالقناة START 10- معدل زمني متغير 11- مقياس تردد 12- جهاز تحكم زمني يتصل بالقناة STOP 13- مضخّم 14- مولّد إلكتروني ضوئي

15- منبع تغذية للمولد الإلكتروني الضوئي 16- محلل رقمي متغير 17- كومبيوتر IBM PC 18- حجرة Cryostat
 19- نافذة الحجرة من البيريليوم 20- نافذة كوارتزية 21- العينة 22- محلل الطيف.
 تم قياس طيف الإشعاع في مخبر الفيزياء التجريبية* بجامعة بطرس بورخ التكنولوجية الحكومية في إطار بروتوكول موقع بين جامعة تشرين وجامعة بطرس بورخ ، بواسطة جهاز الأشعة السينية ذي التهيج المستمر تحت جهد $V=45\text{ kV}$ وتيار $I=14\text{ mA}$. تم استخدام مضاعفين إلكترونيين ضوئيين PMT من أجل الأطوال الموجبة المختلفة، في منطقة الأمواج القصيرة $(200-680)\text{ nm}$ استخدم المضاعف PMT -106 ، وفي منطقة الأمواج الطويلة $(400-1100)\text{ nm}$ استخدم المضاعف PMT-83 ، وفي بعض الحالات تم تفضيل PMT-106 أكثر من PMT - 83 لأنه أكثر حساسية. استخدم المحلل الطيفي MDR-2 بنسبة 1200 فتحة/مم من أجل المضاعف PMT - 83 وبنسبة 600 فتحة/مم من أجل المضاعف PMT - 106. وتم قياس طاقة منحنيات التآلق بواسطة جهاز أشعة X ذي تهيج نبضي بزمن نبضي مقداره 1ns ويجهد $V=3\text{ kV}$ [10].

النتائج والمناقشة:

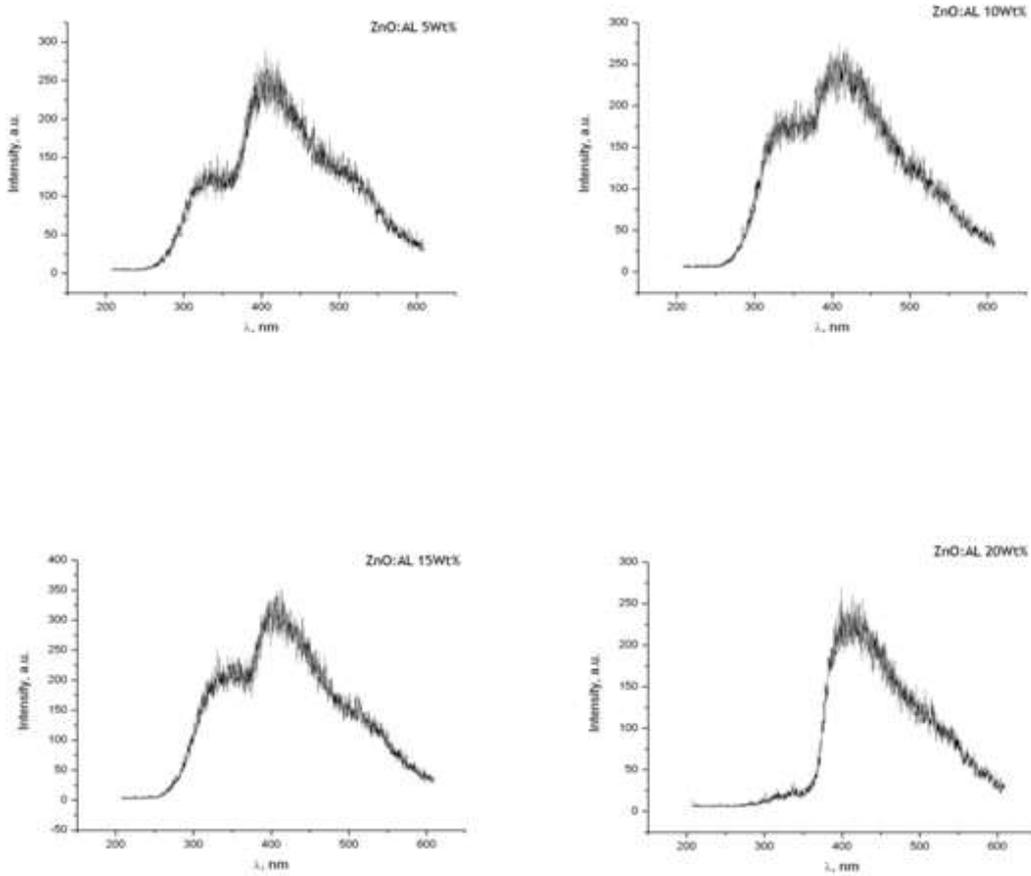
يبين الشكل (3) طيف التآلق السيني لفيلم رقيق من أكسيد التوتياء النقي يحوي حزمة عريضة ذات قمة طيفية عند 410 nm وقمة طيفية أخرى أقلها شدة عند 335 nm وقمة صغيرة جداً عند 548 nm



الشكل (3): طيف التآلق السيني لفيلم أكسيد التوتياء النقي

* Petersburg state polytechnic university, polytechnicheckaya 29, 195251, San Petersburg, Russia.

بينما يتميز طيف التآلق لفيلم رقيق من أكسيد التوتياء المشوب بالألومنيوم (5Wt%) ZnO:AL بقمة عريضة عند $\lambda=410\text{nm}$ وقمة طيفية أقلها شدة تألقية عند $\lambda=335\text{nm}$ وقمة طيفية تكاد تكون صغيرة جداً عند $\lambda=521\text{nm}$ (الشكل 4).



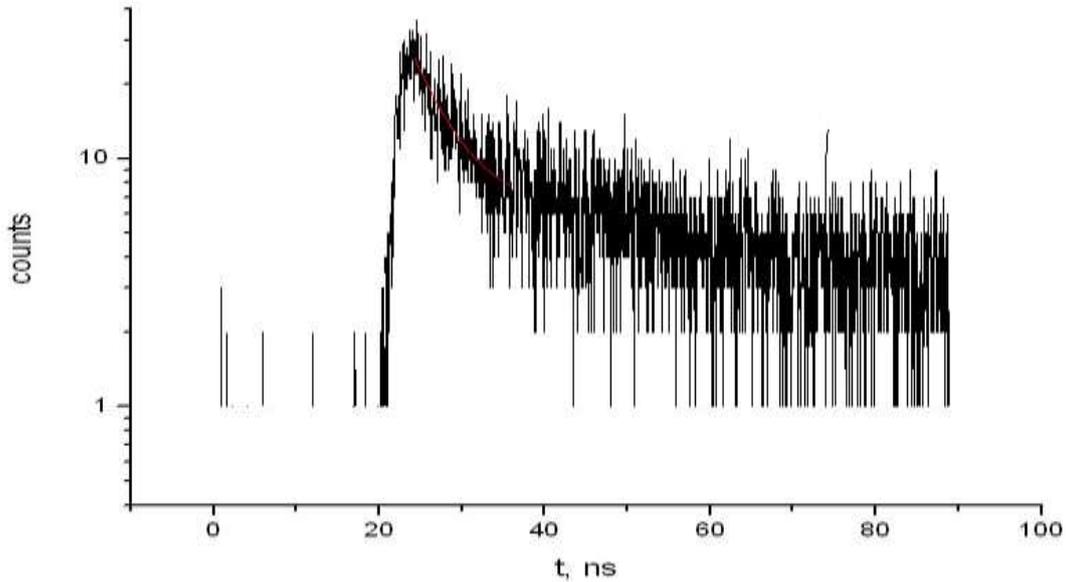
الشكل (4) أطياف التآلق السيني لأفلام أكسيد التوتياء المشوب بالألومنيوم

أما طيف التآلق لأكسيد التوتياء المشوب (10 wt%) ZnO:AL فتميز بقمة طيفية عريضة عند الطول الموجي $\lambda=410\text{nm}$ بالإضافة إلى قمة طيفية أخرى عند $\lambda=335\text{nm}$. أما القمة الطيفية عند $\lambda=521\text{nm}$ فتختفي. أما في طيف التآلق لفيلم ZnO:AL (15 wt%) فنلاحظ قمة طيفية حادة عند الطول الموجي $\lambda=410\text{nm}$ ، وقمة طيفية عريضة أخرى عند الطول الموجي $\lambda=335\text{nm}$ ، وقمة طيفية صغيرة عند الطول الموجي $\lambda=521\text{nm}$. بينما نلاحظ أن طيف التآلق من أجل ZnO:AL (20wt%) يتميز بقمة طيفية وحيدة عند الطول الموجي $\lambda=410\text{nm}$. كما أن القمة الطيفية عند الطول الموجي $\lambda=335\text{nm}$ من أجل التراكيز التالية للألمنيوم (5,10,15) wt% تكون أقل شدة تألقية من القمة الطيفية عند $\lambda=410\text{nm}$ ، ونلاحظ أنها تختفي من أجل تركيز الإشابة (20 wt%) للألمنيوم. وتفسر الحزمة العريضة للقمتين الطيفيتين 335 nm و 410 nm بتشكيل مراكز التآلق من النوع ($V_k - \text{centr}$) ونتيجة الاتحاد التلقائي بين الإلكترونات والثقوب في المجال المحظور تتشكل الأكستونات ، فتكون طبيعة هاتين القمتين الطيفيتين السابقتين ذات طبيعة أكستونية.

نلاحظ أن شدة التآلق تزداد تصاعدياً عند القمة الطيفية التآلفية $\lambda=335\text{nm}$ =زيادة تركيز الشائبة أما شدة التآلق من أجل الفيلم المشوب بتركيز (5Wt%) أكثر قليلاً من شدة التآلق لفيلم ZnO وتصبح شدة التآلق أكبر مرتين من أجل الفيلم المشوب بتركيز (10Wt%) بالنسبة لفيلم ZnO النقي، بينما من أجل التركيز (15Wt%) فنكون الشدة التآلفية أكبر بحوالي ثلاث مرات ونصف منه بالنسبة لفيلم ZnO، بينما القمة الطيفية 335nm تختفي عند التركيز (20Wt%) لشاردة الألمنيوم.

شدة التآلق الموافقة للطول الموجي 410nm هي ذاتها من أجل التركيزين 10Wt% , 5 Wt% وتصبح أكثر تألقاً بمرتين من أجل تركيز الإشابة (15 Wt %). أما من أجل تركيز الإشابة 20 Wt% فنلاحظ أن الشدة التآلفية أقل من سابقتها ، كما نلاحظ أن أكبر شدة تآلفية لفيلم أكسيد التوتياء بتركيز إشابة من الألمنيوم (15Wt%) ، ويعود إلى شوارد الألمنيوم التي تحل محل شوارد الأكسجين عند مواقع الذرات الأصلية في الشبكة البلورية مما يزيد في الشدات النسبية للتآلق ، وأما القيمة الطيفية الصغيرة عند $\lambda=548$ فتتسبب إلى شوائب الأكسجين في أثناء عملية التحضير .

نوضح في الشكل (5) منحنى طاقة التآلق السيني لفيلم أكسيد التوتياء المشوب بالألمنيوم بنسبة (15 Wt%) ونحصل على زمن تآلق جديد قدره ($t=20\text{ ns}$) مقارنة بأزمنة التآلق لأكاسيد أخرى. تم حساب هذا الزمن بواسطة برنامج حاسوبي (Spectrum Analyzer) اعتماداً على مقدار العد الفوتوني السريع.



الشكل(5): طاقة التآلق السيني لأوكسيد التوتياء المشاب بالألمنيوم بنسبة 15 wt%

الاستنتاجات والتوصيات:

إن القمم الطيفية الموافقة للطولين الموجيين $(335,410)\text{ nm}$ هي أطيف ذات طبيعة إكسيتونية تعود إلى مراكز التآلق (V_K -Centr) نتيجة الانتقالات الإلكترونية في المجالات المحظورة، أما الزيادة في الشدة النسبية التآلفية للقمم الطيفية للأفلام فتتسبب إلى شوارد الألمنيوم وشوارد الأكسجين.

تظهر النتائج التي توصلنا إليها لأفلام رقيقة من أكسيد التوتياء المشوب بعنصر الألمنيوم ذي التركيز (15 Wt%) بأن زمن التألق السيني هو 20 ns ، وهو زمن يسعى الباحثون للحصول عليه من أجل تطوير عمل الأجهزة الطبية كأجهزة الليزر التي تعتمد في عملها على إصدار إشعاعي بزمن صغير جداً لاستخدامه في العمليات الجراحية وغيرها.

كما تعتبر النتائج إضافة علمية لتطوير الخلايا الشمسية وفي مجالات صناعية أخرى ، لذلك نوصي بمتابعة البحث من أجل أكاسيد أخرى.

المراجع:

- 1- TSUKAZAKI, A., OGTOMO,A.,ONUMA,T., OGTANI,M., MAKINO,T. SUMIYA, M.et at. "Repeated temperature modulation expitaxy for p- type doping and light-emitting diode based on ZnO". Nat. Mater.1, 2005,24-46.
- 2- HSIEH,P.T., CHEN, Y.C., KAO, K,S., LEE,M,S.,CHENG,C,C,,"The ultraviolet emission mechanism of ZnO thin film fabricated by soL – gel technology". Journal of the European Ceramic Society., 27,2007,3815-3818.
- 3- LIPING,D., HONG, D., GENG, Ch., JINJU,Ch., "Ultraviolet emission properties of ZnO film with zinc deficiency by SS CVD". Applied Surface Science. 254, 2008,1599-1603.
- 4- CAI,J,H.,NI,G.,HE,G.,WU,Z.Y., "Red luminescence in ZnO film prepared by a glycol – based Pechini method". Physics Letters. ,A372, 2008,4104-4108.
- 5- LE- XI SHAO, JUN ZHANG. "Asimple preparation Technipue of ZnO thin film with high Crystallinity and UV Luminescence intensity". Journal of Physics and chemistry of Solids. 69,2008, 531-534.
- 6- CRUZ-VAZQUEG , C., ROCHA -ALONZO,F., BURREL – IBARRA,S.E., AND INOUE,M., BERNAL,R., "Fabrication and characterization of sulfur doped zinc oxide thin films".Superficies vacio., 13,2001,89-91.
- 7- SONGQIMG, Z.,YUELING, Z., KUM,Z.,ZEN,L., PENG,H., SHUFANG,W., WENFENG,X., ZHENGHAO,ch., HUIBIN,L., BOLIN,CH.,GUOZHEN, Y. "Violet luminescence emitted from Ag- nanocluster doped ZnO thin films grown on fused quartz substrates by pulsed laser deposition". Physeca B,2006,154-146
- 8- LINXING, SHI., HUA, SHEN., LIYONG, JIANG., XIANGYIN. LI, CO- "emission of UV, violet and green Photoluminscence of ZnO/TiO₂ thin film". Materials Letters. 61,2007, 4735-4737.
- 9- RODNY, P.A, "A Source of X-ray pulses". Instr. And Exp. Tech Russian.V.,43,N.5,2000.
- 10- POTAPOV, A.S., RODNY, P.A., AND MIKHARIN,S.B., "Experimental Set- up for Measurement of Luminescence Characteristics at X- Ray Excitation". Ykraina, Radiat. Meas. 38, 2004,839,.