

دراسة التغير اللوني لأغشية اوكسيد النحاس (CuO)

باستخدام تقنيات معالجة الصور

وداد هنو عباس
الجامعة المستنصرية - كلية التربية الاساسية
حيدر كاظم محمد
جامعة ذي قار - كلية العلوم
صفاء فليح حسن
الجامعة المستنصرية - كلية التربية

المخلص:

تم تحضير أغشية رقيقة من مادة اوكسيد النحاس (CuO) النقية بأسمك مختلفة بطريقة الرش الكيميائي الحراري . تم دراسة التغير في الخصائص اللونية من خلال دراسة نتائج الصور الرقمية الممثلة للأغشية المحضرة ، التي تم الحصول عليها باستخدام مجهر ضوئي وكاميرا رقمية مربوطة مع حاسوب، تبين وجود تمايز لوني للأغشية المحضرة بأسمك مختلفة، وذلك من خلال تطبيق عدد من تقنيات معالجة الصور الرقمية .

Abstract:

Thin films of CuO with different thickness were prepared utilizing chemical spray pyrolysis technique. Colour properties were studied from during the study of the results of digital images of these films , where getting on them by using optical microscope and digital camera connected with computer , showed clear difference of the colour of prepared films with different thickness , where we apply many image processing techniques .

المقدمة:

Thin Films الأغشية الرقيقة

تعتبر فيزياء الأغشية الرقيقة من الفروع المهمة لفيزياء الحالة الصلبة والتي تبلور عنها وأصبحت فرعاً قائماً بحد ذاتها. ويستخدم مصطلح الغشاء لوصف طبقة (Layer) أو عدة طبقات من مواد معينة يتراوح سمكها بين عشرات النانومترات ومايكرون واحد، ويشترك جميع الباحثين بان سمك الغشاء الرقيق صغير جداً يقل عن (واحد) مايكرومتر. أن دراسة صفات مادة بشكل أغشية رقيقة يوفر معلومات غاية في الأهمية، إذ تعد تقنية الأغشية الرقيقة واحدة من أهم التقنيات التي ساهمت في تطور دراسة أشباه الموصلات، وأعطت فكرة واضحة عن العديد من خواصها الفيزيائية والكيميائية التي يتعدر دراستها على هيئة سبيكة صلبة (Solid Alloy). [3-1]

هناك العديد من الطرائق الفيزيائية والكيميائية المستخدمة في تحضير الاغشية الرقيقة ، منها طريقة الترسيب الكيميائي ، وإن الأغشية المحضرة بهذه الطريقة تكون شديدة الالتصاق بالقاعدة وتمتاز هذه الأغشية بمواصفات جيدة تمكننا من استخدامها في تطبيقات الخلايا الشمسية والكواشف . [4]

اوكسيد النحاس (Copper Oxide)

اوكسيد النحاس من المواد شبه الموصلة المهمة وذلك لكونه احد مركبات النحاس الكيميائية، لا يذوب في الماء او القواعد ويمكن الحصول عليه من أكسدة النحاس، ويتميز الميل [5] ، يمتاز اوكسيد النحاس باللون البني الغامق، بتركيبه البلوري الأحادي وهو عديم الرائحة وبالنظر لامتلاك اوكسيد النحاس فجوة طاقة كبيرة نسبياً ومعامل امتصاص عالٍ في المنطقة المرئية لذلك يستخدم في التطبيقات الشمسية وخاصة الخلايا الضوئية-الحرارية الشمسية، حيث يتطلب امتصاصية ذات كفاءة عالية ومدى جيد من الاستقرار وكذلك تتطلب امتصاصية عالية في مدى الطول الموجي المرئي [6].

معالجة الصور الرقمية (Digital Image Processing)

يشير مصطلح معالجة الصور الرقمية إلى معالجة الصور باستخدام الحاسوب، وتعد معالجة الصورة الرقمية إحدى موضوعات الثورة المعلوماتية التي أسهمت في تسهيل استلام وإرسال المعلومات الرقمية المعقدة والدقيقة، ويعود تاريخ انتشار تقنيات معالجة الصور الرقمية (Digital Image Processing) وبشكلها المعروف حالياً إلى أواسط الستينات من القرن الماضي عندما بدأت حواسيب الجيل الثالث بتوظيف إمكانيات السرعة وسعة الخزن اللازمين للتعامل مع الكم الهائل من البيانات التي تحتويها الصورة الرقمية الواحدة. [8, 7]

شهد مجال معالجة الصور الرقمية نمواً سريعاً في وقتنا هذا ، حيث تستخدم تقنيات وطرائق مختلفة ومتعددة لإغراض تحسين المعلومات التصويرية من اجل تفسيرها وتحليلها، نظراً لأهمية هذه الصور وانتشارها الواسع في العديد من مجالات الحياة اليومية للإنسان ، فمثلاً في مجال الطب تستخدم هذه التقنيات لأغراض تحسين صور الأشعة السينية وصور الموجات فوق السمعية وفي المجالات العسكرية لتحسين الصور الحرارية وصور الأشعة تحت الحمراء والصور الرادارية، أيضاً تستخدم لتحسين الصور الفضائية والجوية وصور طبقات الأصابع والصور المستخدمة في عملية التنقيب عن المعادن باستخدام الموجات الزلزالية. [9]

يهدف هذا البحث إلى دراسة التغير في لون الأغشية المحضرة نتيجة لاختلاف سمكها، من خلال الحصول على صور رقمية مكبرة لهذه الأغشية ودراسة الأوزان اللونية للألوان الرئيسية (R, G, B) لها باستخدام عدد من تقنيات معالجة الصور .

العمل التجريبي:

تحضير الأغشية:-

لتحضير أغشية اوكسيد النحاس (CuO) [10] الرقيقة بطريقة الرش الكيميائي الحراري، استخدمت مادة نترات النحاس المائية (Cu(NO₃)₂.3H₂O) وهي مادة على شكل مسحوق أزرق اللون، وزنها المكافئ (241.60) وبنقاوة (91%) ، وقد تم تحضير المحلول بعبارية (0.1 mol) وذلك بإضافة (2.416g) من المادة في (100 ml) من الماء المقطر بصورة تدريجية وباستخدام خلاط مغناطيسي (Magnetic Stirrer)، وبعد إكمال عملية الإذابة والحصول على المحلول المناسب يرشح جيداً باستخدام ورق

دراسة التغير اللوني لأغشية اوكسيد النحاس (CuO) باستخدام تقنيات معالجة الصور
وحاد هنو عباس ، حيدر كاظم محمد ، صفاء فليح حسن

الترشيح للحصول على محلول رائق متجانس خال من العوالق. بعدها يوضع هذا المحلول في خزان جهاز الرش. واستخدمت العلاقة ادناه للحصول على الوزن المراد اذابته ضمن العيارية أعلاه :

$$M = (W_t / M_{wt}) \cdot (1000/V)$$

حيث: M: التركيز المولاري ، W_t : حجم الماء المقطر، V: الوزن المطلوب اذابته ،
 M_{wt} : الوزن الجزيئي لمادة $(Cu(NO_3)_2 \cdot 3H_2O)$. ويمكن الحصول على أغشية اوكسيد النحاس (CuO) الرقيقة برش المحلول على قواعد ساخنة من الزجاج. الشكل (1) يوضح مخطط لمنظومة الترسيب التي استعملت لتحضير الاغشية الرقيقة لاوكسيد النحاس .

الحصول على الصور:

بعد إن تم الحصول على اغشية اوكسيد النحاس والمحضرة بأسماك، يتم تكبيرها بمقدار 400x باستخدام المجهر الضوئي (نوع Biological Microscope) ذي الكاميرا الرقمية (نوع N-200M) المربوطة مباشرةً بالحاسوب والذي يمكن من خلاله رؤية الصورة على الشاشة مباشرةً، والشكل (2) يوضح عدد من الصور الممثلة لعينات الدراسة والتي تم الحصول عليها باستخدام الكاميرا الرقمية المربوطة بين المجهر الضوئي والحاسوب، ويتم دراسة الصورة الرقمية المدخلة بعدد من الخطوات وكالاتي :

- توحيد الصور بحجم واحد (NxM) حيث تمثل N و M أبعاد الصورة. والصور الحالية من نوع (bmp) بأبعاد (640×480).

- دراسة المخطط التكراري Histogram لدراسة منحنى الألوان الرئيسية.
- بعدها طبق برنامج بلغة Visual Basic على الصورة لحساب (المعدل Mean Value، والانحراف المعياري Std. Dev.) للألوان ومقارنة قيمها .

النتائج والمناقشة:

(1) دراسة التغيرات اللونية:

الشكل (3) يبين صور الاغشية الموضحة في الشكل (2) بعد تطبيق تقنية الخطوط الكنتورية Contours^[9]، والملاحظ من الشكل (3) ان لون الغشاء بصورة عامة يتحول الى لون اغمق وزيادة مساحات التجانس مع زيادة السمك مما يدل تحسن في صفات الغشاء مع زيادة السمك ولحد معين.

دراسة التغير اللوني لأغشية اوكسيد النحاس (CuO) باستخدام تقنيات معالجة الصور
وحاد هـو محاس ، حيدر كاظم محمد ، صفاء فليح حسن

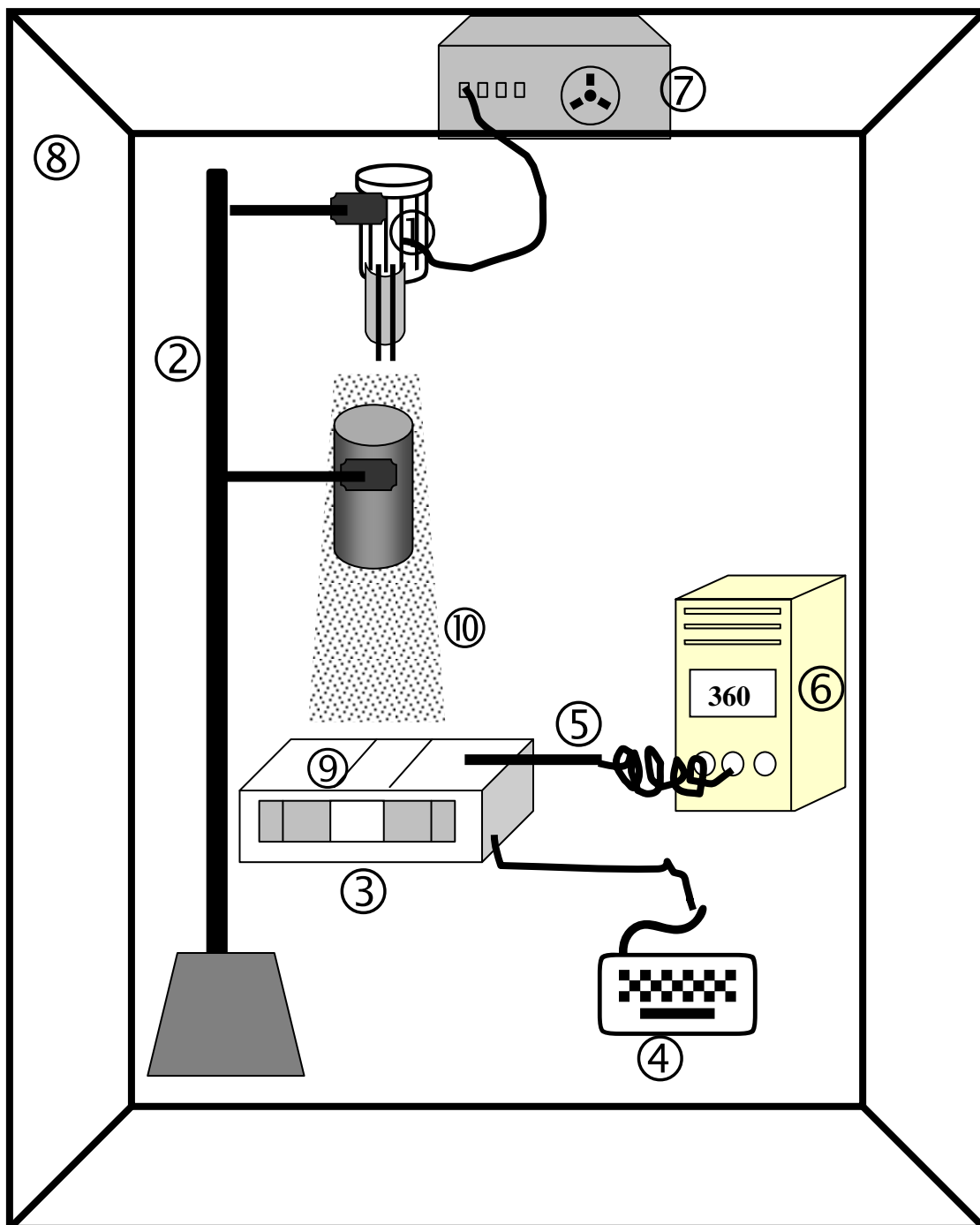
وللحصول على المخطط التكراري (Histogram) للألوان الرئيسية (RGB) للأغشية استخدم برنامج الـ(Photoshop)، والشكل (4) يبين مخطط تكراري للألوان الرئيسية (RGB) لغشاء اوكسيد النحاس بأسمك $1000, 5000, 9000$ Å، إذ نلاحظ إن هناك تغيراً في مستوى وشدة الألوان الثلاثة ، مما يدل على تأثير السمك على طبيعة لون الغشاء المحضر.

(2) العمليات الإحصائية

تم استخدام برنامج بلغة V.B لحساب المعدل والانحراف المعياري للألوان الرئيسية (RGB) لعينات الدراسة المبينة في الشكل (5)، وتم ترتيب النتائج في الجدول (1) التي حصلنا عليها من حساب المعدل والانحراف المعياري، إذ يلاحظ من متوسط قيم المعدل والانحراف المعياري للألوان الرئيسية (RGB) لغشاء CuO إن هناك تغير في لون الأغشية المحضرة نتيجة التغير في السمك .

الاستنتاجات:

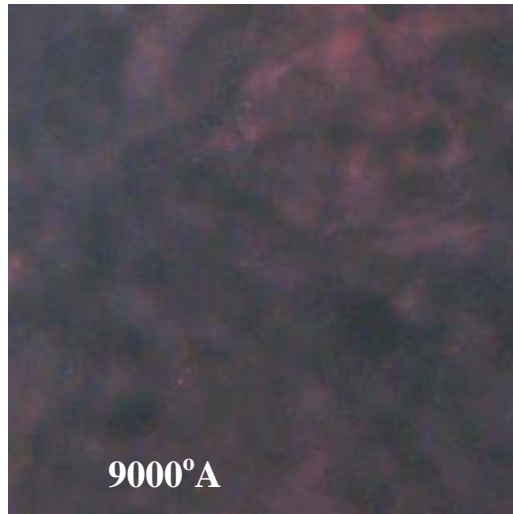
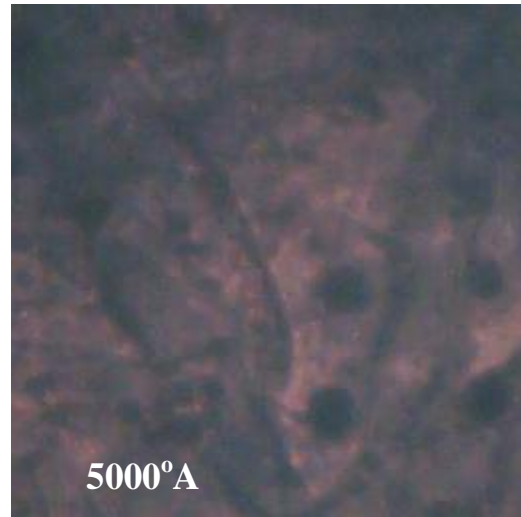
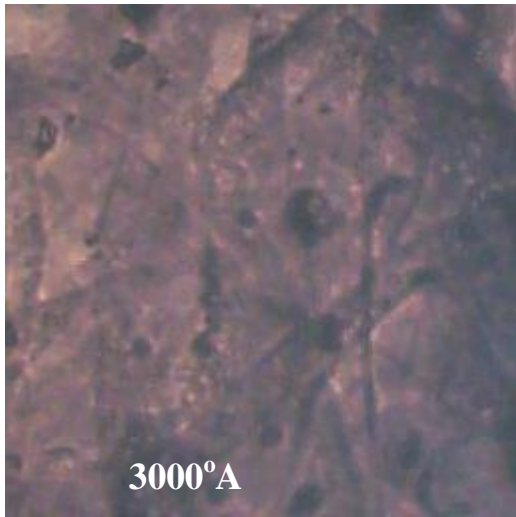
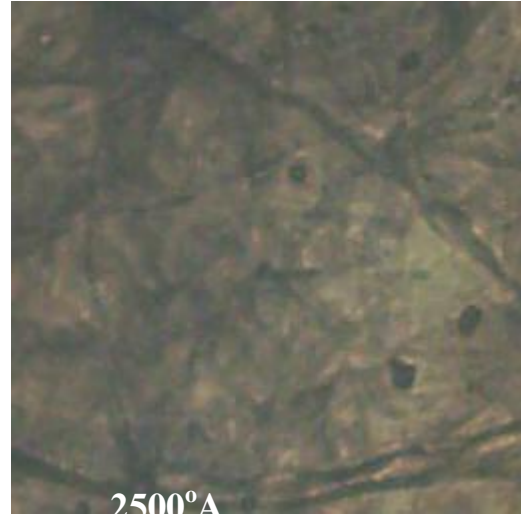
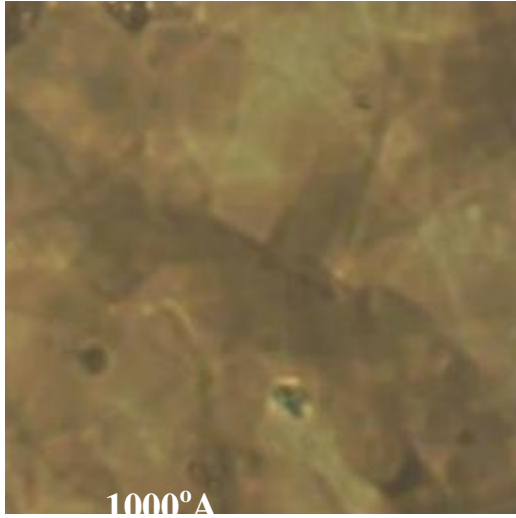
- في ضوء نتائج البحث الحالي تم التوصل إلى الاستنتاجات الآتية :
- 1- هنالك تغير في طبيعة لون الأغشية المحضرة بسبب تأثير السمك .
 - 2- قيمة المعدل للألوان الرئيسية للأغشية تتناقص مع زيادة السمك ماعدا في حالة (B) فأنها تزداد مع السمك حتى 3000 Å وبعدها تتناقص .
 - 3- قيمة الانحراف المعياري للأغشية تتراوح بالزيادة والنقصان .



الشكل (1): مخطط لمنظومة الترسيب الكيميائي الحراري المستخدم في العمل

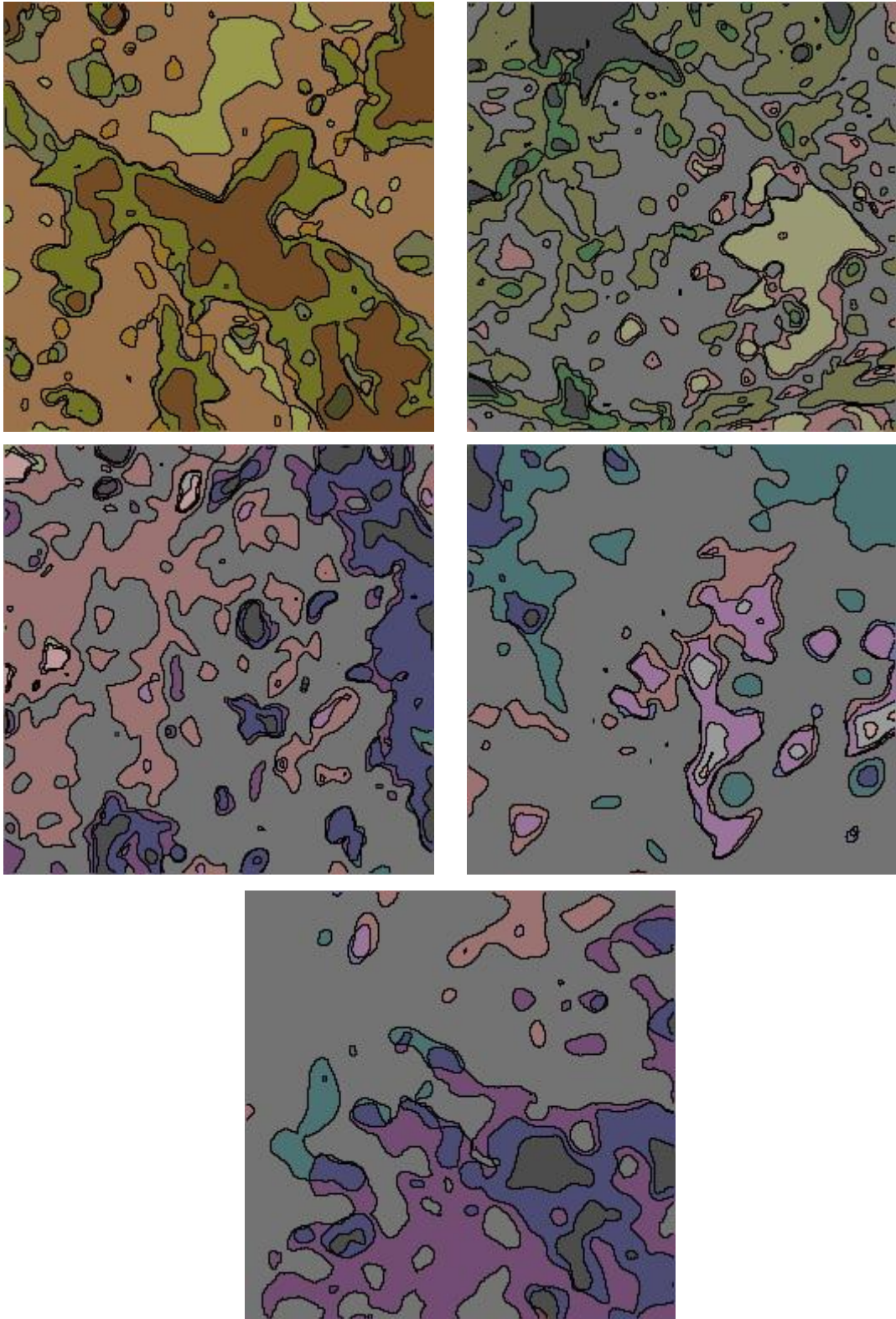
1. جهاز الرش
2. حامل حديدي
3. سخان كهربائي
4. مجزئ جهد
5. مزدوج حراري
6. عداد رقمي
7. مضخة هواء
8. غرفة التحضير
9. لوح زجاجي
10. رذاذ محلول الترسيب

دراسة التغير اللوني لأغشية اوكسيد النحاس (CuO) باستخدام تقنيات معالجة الصور.....
وحدات هزو عباس ، حيدر كاظم محمد ، صفاء فليح حسن

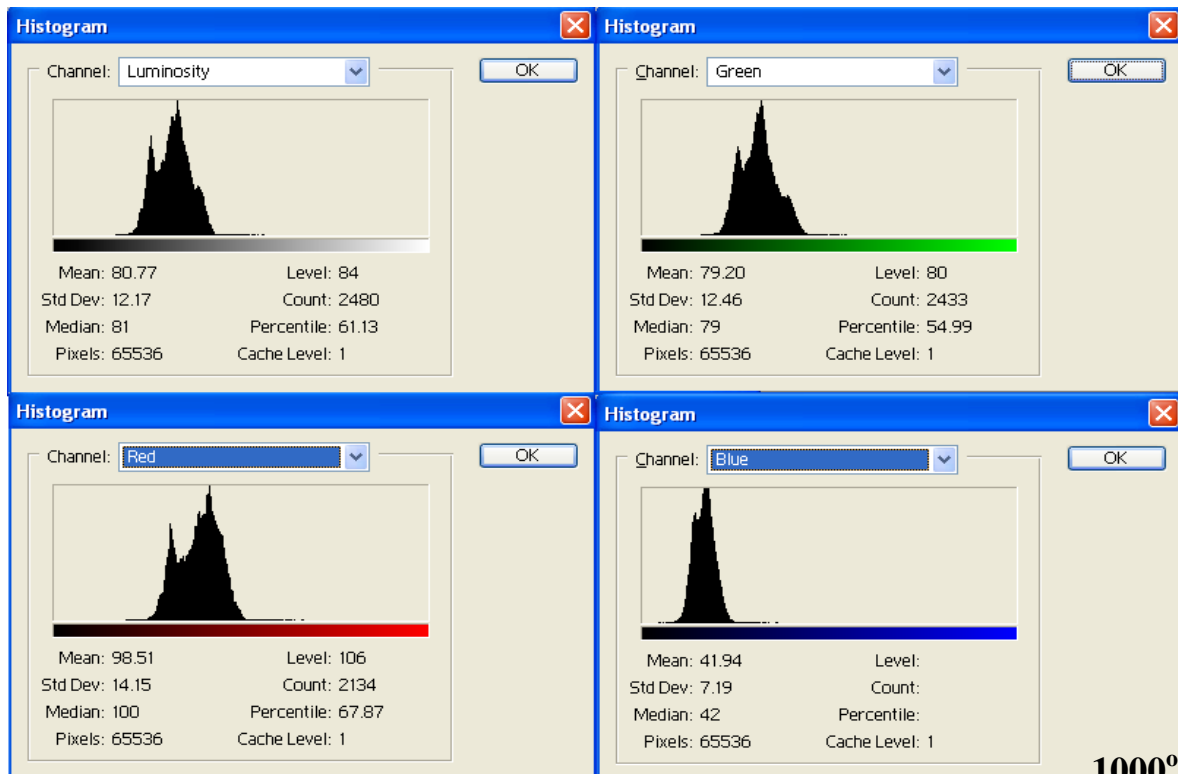


الشكل (2) صور رقمية مكبرة بمقدار 400x لأغشية CuO

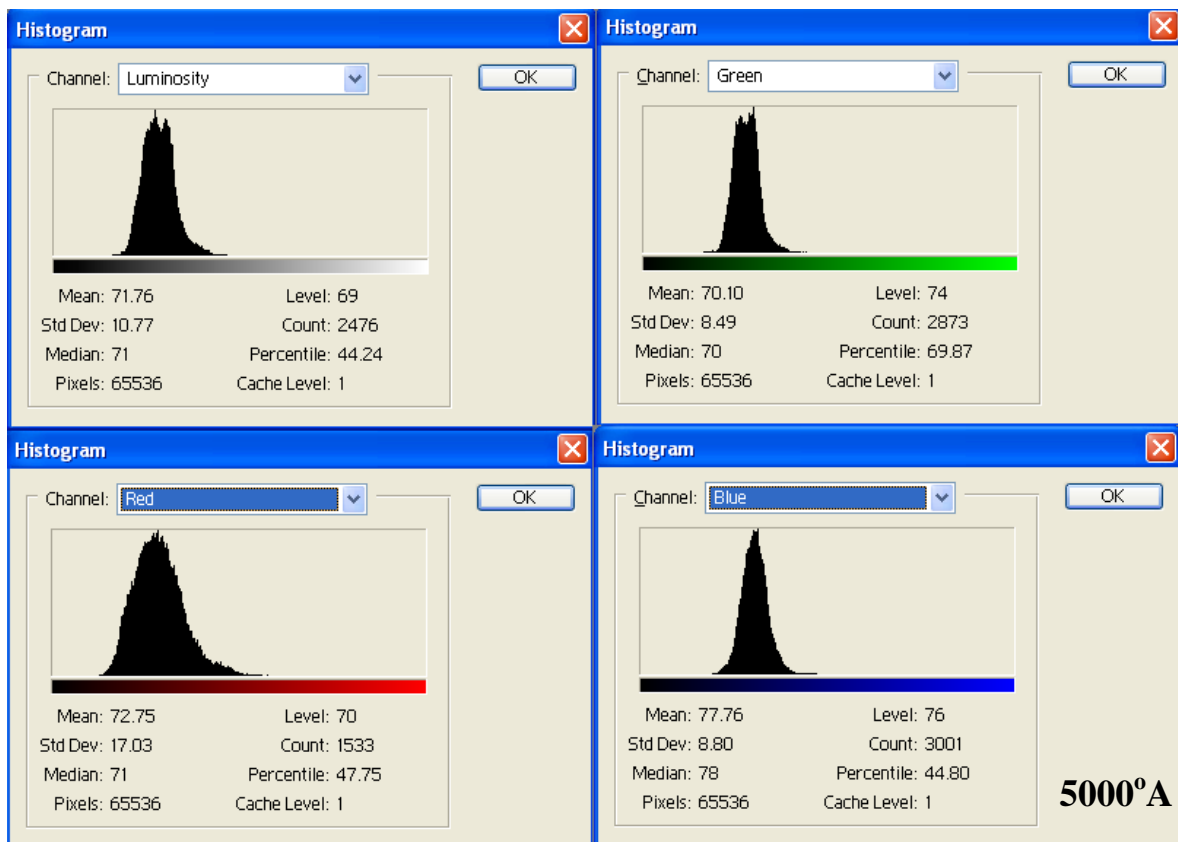
المحضرة بأسماء مختلفة



الشكل (3) تطبيق تقنية الخطوط الكنتورية على صور اغشية
اوكسيد النحاس (CuO) المحضرة بأسماء مختلفة

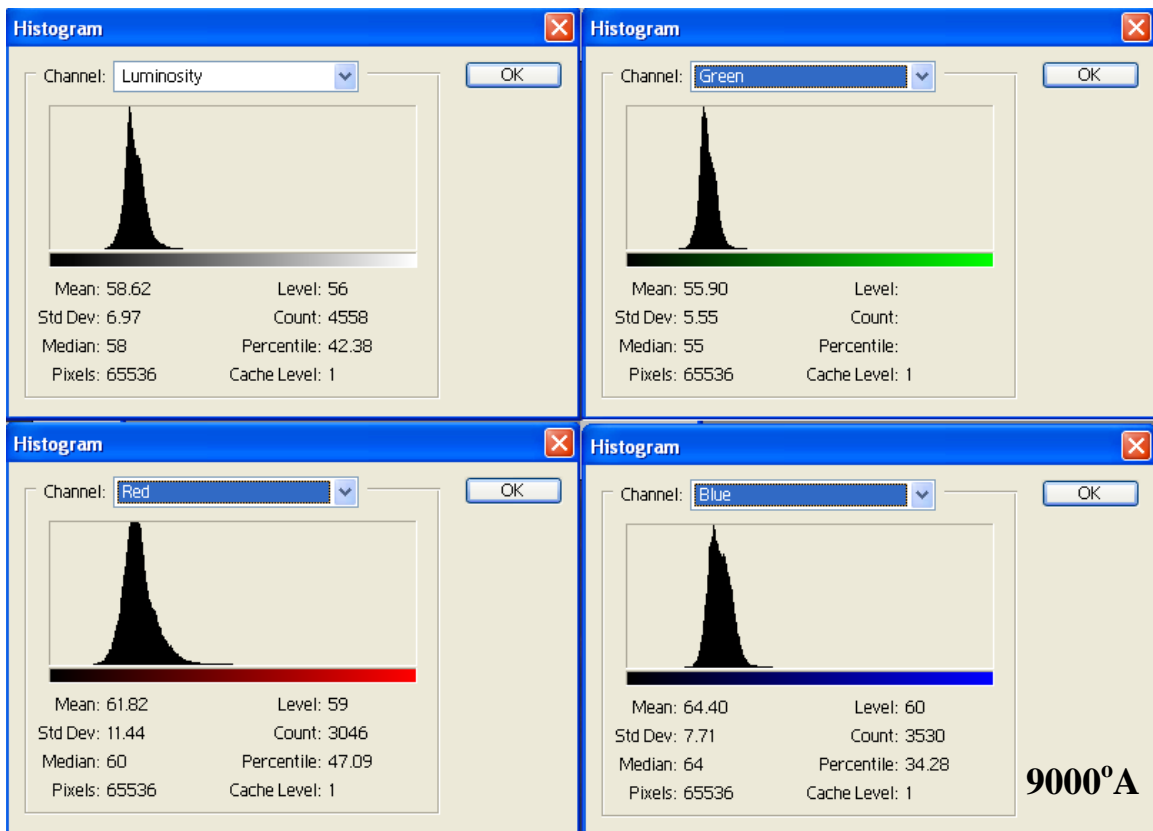


1000°A



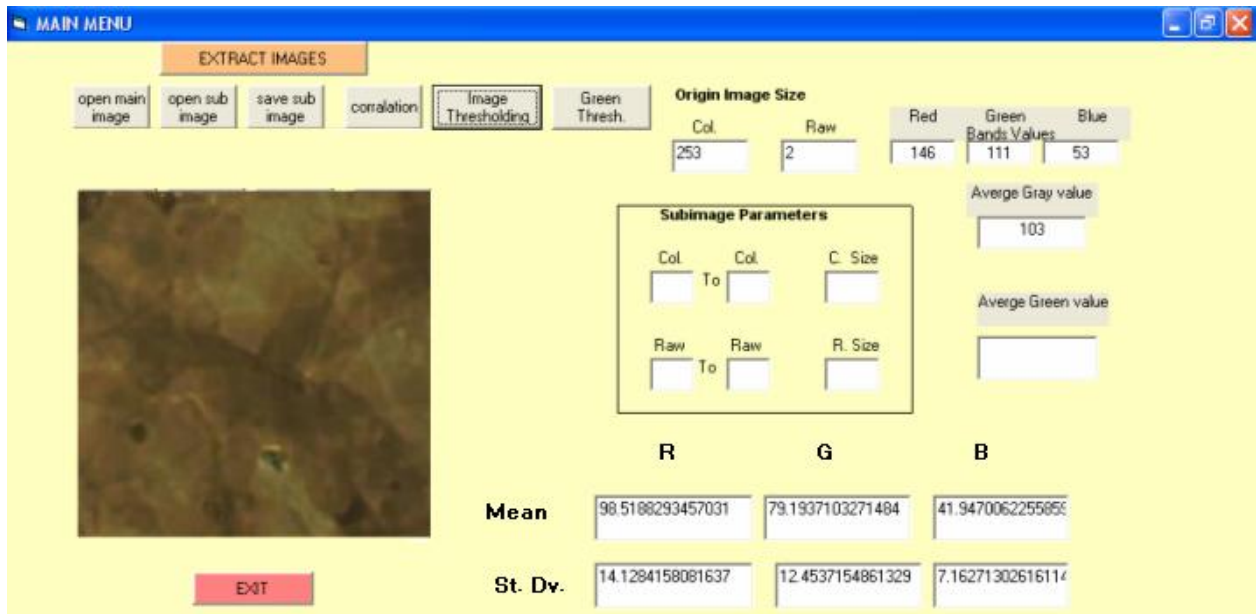
5000°A

دراسة التغير اللوني لأغشية اوكسيد النحاس (CuO) باستخدام تقنيات معالجة الصور
وحدات هزو عباس ، حيدر كاظم محمد ، صفاء فليح حسن



الشكل (4) المخطط التكراري (Histogram) للألوان الرئيسية (RGB) لغشاء
اوكسيد النحاس (CuO) المحضرة بأسماك مختلفة (1000, 5000, 9000)°A

دراسة التغير اللوني لأغشية اوكسيد النحاس (CuO) باستخدام تقنيات معالجة الصور
 وحاد هزو عباس ، حيدر كاظم محمد ، صفاء فليح حسن



الشكل (5) حساب المعدل والانحراف المعياري للألوان الرئيسية (RGB) باستخدام برنامج بلغة VB لغشاء اوكسيد النحاس (CuO) المحضرة بسمك 1000°A

الجدول (1) المعدل والانحراف المعياري للألوان الرئيسية (R, G, B) للأغشية المحضرة بأسمك مختلفة

المعدل Average	R	G	B	الغشاء المحضر	
73.21933	98.518	79.193	41.947	Mean	1000°A
11.24767	14.128	12.453	7.162	Std. Dev.	
70.70433	76.107	74.385	61.621	Mean	2500°A
12.211	15.881	12.037	8.715	Std. Dev.	
24338.04	86.284	72847	80.849	Mean	3000°A
13.97433	20.620	11.214	10.089	Std. Dev.	
73.53533	72.746	70.096	77.764	Mean	5000°A
11.37967	16.920	8.490	8.729	Std. Dev.	
60.70533	61.816	55.899	64.401	Mean	9000°A
8.170333	11.354	5.527	7.630	Std. Dev.	

المصادر

- [1] O. S. Heavens, "*The Film physics*", Methum and Colted, (1970).
- [2] K. L. Chopra, "*Thin Film Phenomena*", Mc. Graw-New York, (1969).
- [3] محمد سليمان، احمد باشا وشريف خيرى، " *فيزياء الجوامد* "، مطبعة دار الفكر العربي، (2000).
- [4] D. C. Altamirano, G. Torres, R. Castandeo, O. Jimeuz, J. Marquez and J. J. Imenez, *Super Ficies*, 13, 66, 2001.
- [5] Z. M. Jaezebaki , "*Oxide semiconductors* ",vol. 4, New York, (1974).
- [6] N.N.Green Wood and A. Earnshaw, "*In chemistry of the elements*", 2nd ed., Butt Worth, UK, (1997).
- [7] J. Sabins, "*Remote sensing; principles and interpretation: Digital image processing*", New York, 1987, www.ciesin.org/docs/005-477/005-477.html.
- [8] P. Taylor, "*Computer aided detection*", Centre for Health Informatics and Multiprofessional Education, Royal Free & University College London Medical School, London, UK, Symposium Mammographicum, (2002).
- [9] هاله عبد الصاحب وادي موسى ، " دراسة اثر التلدين وتغير السمك على الخصائص البصرية لأغشية أوكسيد النحاس (CuO) المحضرة بطريقة الترسيب الكيميائي الحراري"، رسالة ماجستير، الجامعة المستنصرية، (2006).
- [10] Introduction of Contours, www.wikipedia.org/wiki/Illusory_contours, (2006).