

دراسة تأثير أوساط التفسية البوليمرية على بعض الخواص لسبيكة الفولاذ الواطئ السبائكية نوع (St37)

د. وليد عاصم حنا*، د. ليث قيس عباس* و منار عبد الجبار نجم*

تاريخ الاستلام: 2009/2/19

تاريخ القبول: 2009/12/3

الخلاصة

تم في البحث الحالي دراسة تأثير التفسية بالأوساط البوليمرية على بعض الخواص لسبيكة الفولاذ الواطئ السبائكية نوع (St37)، إذ تضمنت المعاملات الحرارية ثلاث عمليات مختلفة هي التفسية، التفسية ثم المراجعة والتفسية ثم التصقيع، مع مقارنة تأثير أوساط التفسية البوليمرية المستخدمة والمتمثلة بالمحلول المائي للبولي فينول الكحول (PVA) مع تأثير أوساط التفسية التقليدية المستخدمة والمتمثلة بالماء المقطر، زيت المحركات وزيت عباد الشمس، في الحصول على خواص أفضل. حيث تم قياس كل من صلادة برينيل، معدل البلى والموصلية الحرارية للعينات قبل وبعد القيام بالمعاملات الحرارية. لقد أظهرت النتائج أن المعاملات الحرارية في العموم تؤدي إلى تحسن الخواص وعلى وجه الخصوص بعد عمليتي التفسية ثم التصقيع. وفي أغلب الحالات أعطت أوساط التفسية البوليمرية نتائج أفضل من أوساط التفسية التقليدية. وتم القيام بعملية المحاكاة لنتائج الجانب العملي للبحث وباستخدام لغة البيسك المرئي "Visual Basic" (VB-6)، حيث كانت عملية المحاكاة وسيلة للتنبؤ بسلوك خواص العينات عند تراكيز مختلفة من أوساط التفسية البوليمرية التي تقع بين التراكيز المستخدمة في الجانب العملي، بالإضافة إلى الاستفادة من إمكانيات البرنامج والحاسوب في عرض التجارب بشكل يعمل على تدريب المهندسين بشكل أفضل في مجال المعاملات الحرارية والفحوصات.

Study of Polymer Quenchants Effect on Some Properties of Low Alloy Steel Type (St37)

Abstract

This study is concerned with the effect of polymer quenching on some properties of low alloy steel type (St37). Three different operations of heat treatment have been done including quenching, quenching with tempering and quenching with freezing. A comparison has been done between the effect of polymeric quenchant i.e. water solution of poly vinyl alcohol (PVA) and the conventional quenchants represented by distilled water, engine oil and food oil in having better properties. Tests have been done to the original and heat treated specimens which were Brinell hardness test, wear rate test and thermal conductivity test. Results had revealed that the heat treatments generally enhance the properties especially the treatment of quenching with freezing and in most cases the polymeric quenchants gave better results than the conventional quenchants. Also a simulation to the results of the experimental work has been done by using the Visual Basic language, and the results gave us an indication to the behaviour of specimens' properties at different concentrations of polymeric quenchants over the range used in the experimental work, beside the great possibilities of the program in display the experiments which help in training engineers in heat treatment and testing fields.

1- المقدمة

تعرف المحاكاة بأنها وسيلة أو محاولة للتنبؤ بالخواص ذات الصفات غير المستقرة والمتغيرة للتوصل إلى القرار الأمثل بشأنها. كما يمكن تعريفها بأنها أسلوب رياضي يستلزم تنفيذه على الحاسوب الإلكتروني لمعالجة المشاكل التي تتداخل فيها أنواعاً معينة من العلاقات الرياضية والمنطقية الضرورية لوصف سلوك أو هيئة نظام لعالم حقيقي واقعي معقد ولفترات زمنية غير محددة [6,5]. وتتدخل إستخداماتها في المجالات العسكرية، الطبية، الهندسية، التعليمية، البحرية، إدارة الموارد المالية، بالإضافة إلى المجالات الترفيهية والألعاب [7].

ويهدف البحث الحالي إلى:

1- دراسة أثر وسط التقسية البوليمري والمتمثل بالمحلول المائي للبولي فينول الكحول "Poly vinyl alcohol" (PVA) في كل من الصلادة، مقاومة البلى و الموصلية الحرارية للفولاذ الواطئ السباتكية نوع (St37)، ومقارنة النتائج مع أوساط التقسية التقليدية الأخرى مثل الماء والزيت.

2- دراسة محاكاة "Simulation" عملية التقسية بالأوساط البوليمرية باستخدام الحاسوب من خلال تتبع تغير الخواص مع تغير تركيز المحلول البوليمري المستخدم لمحاولة إستخراج معادلات توضح السلوك الهندسي لتقسية السبيكة المذكورة أعلاه وتتبع التغيرات في العلاقات المتضمنة في التجارب وتحليل ورسم أهم العلاقات البيانية وصولاً إلى إستخراج المعادلات الرياضية التي تصف هذه العملية الهندسية.

2- الجزء العملي:-

تم في الجانب العملي إستخدام سبيكة الفولاذ الواطئ السباتكية نوع (St37) والجدول (1) يبين التركيب الكيميائي النظري لهذه السبيكة [8]، أما الجدول رقم (2) فيبين التركيب الكيميائي

تتضمن عملية التقسية تسخين الفولاذ إلى درجة حرارة ملائمة وكافية لتحويل الفولاذ الفرايتي إلى فولاذ أوستنايتي متجانس من حيث التركيب الكيميائي ودرجة الحرارة، بعدها يبرد بسرعة تتلائم ومقدار الصلادة المطلوبة. إن درجة الحرارة التي يسخن إليها الفولاذ وزمن المعاملة ومعدل التبريد تعتمد على عدة عوامل منها التركيب الكيميائي، حجم الجزء والخواص الميكانيكية المطلوبة [1]. إن إختيار وسط التقسية يتأثر بنوع المادة المراد تهيئتها والخواص النهائية المطلوبة للمنتج، ومن أهم الخواص التي يجب أن تتوفر في وسط التقسية هي [1,2]:-

أ- معدل تبريد عالي في مدى التحولات الانتشارية أعلى من معدل التبريد الحرج، وذلك لتفادي تحول أي جزء من الأوستنايت إلى برلايت بأشكاله المختلفة.

ب- معدل تبريد واطئ في مدى التحولات المارتنسايتية، وذلك لتفادي حصول الإجهادات والتشققات.

ج- لزوجة منخفضة.

د- سعة حرارية نوعية عالية.*

ومن أوساط التقسية الحديثة نسبياً هي أوساط التقسية البوليمرية، فقد وجد أن هنالك أنواع معينة من البوليمرات العضوية القابلة للذوبان في الماء تحسن من خواص التبريد الخاصة بالماء. ولكون أوساط التقسية البوليمرية محاليل مائية فإنها توفر معدلات تبريد أسرع بالمقارنة مع الزيوت خلال مدى التحولات المارتنسايتية ولذلك تستخدم هذه الأوساط غالباً في التطبيقات التي تتطلب معدلات تبريد تتوسط الماء والزيوت ذات معدلات التبريد المعتدلة، مما يتيح لنا معالجة مواد معينة مثل الفولاذ العالي الكربون أو العالي السباتكية، والمنتجات ذات العيوب السطحية والحاوية على رافعات الأجهادات [4].

تصف تتبّع تغير السلوك الهندسي الخاص بخواص السبيكة (St37) حيث أعتمدت المعادلات التي لها أعلى نسبة مئوية للدقة أي أقل نسبة مئوية للخطأ "Standard error%"، أعلى معامل ارتباط للقيم المستخرجة من المعادلة وقيم التجارب الحقيقية "Correlation Factor"، أقل معامل تراجع للمعادلة في تمثيل البيانات المستخرجة بالمقارنة مع النتائج العملية "Regression Factor" وأقل قيمة للخطأ المتراكم "Residual sum. of squares" عند تطبيق القيم بالمعادلة المستخرجة، وبعد هذه العملية تم بناء نموذج برنامج المحاكاة الحالي بالإعتماد على النتائج العملية والمعادلات المستخرجة المستندة على قيم التجارب العملية التي تم تحليل نتائجها.

3- النتائج والمناقشة:-

(1-3) فحص الصلادة:-

يوضح الشكل (1) العلاقة بين تركيز البولي فينول الكحول وصلادة برينيل لعينات الفولاذ الواطئ السبائكية نوع (St37) بعد إجراء المعاملات الحرارية والتي تمثلت بالتقسية، التقسية ثم المراجعة والتقسية ثم التصقيع. إذ كانت صلادة العينة قبل المعاملة (162.751HB)، وبعد إستخدام الوسط البوليمري الحاوي على (0.2غم/لتر) من البولي فينول الكحول وبإجراء المعاملات الحرارية الثلاثة كانت الصلادة عالية نوعاً ما، إذ بلغت بعد إجراء التقسية (308.195HB)، وبعد إجراء التقسية والمراجعة (288.856HB)، وبعد إجراء التقسية والتصقيع (295.893HB). و يلاحظ من البنية المجهرية لهذه العينات والمبينة في الشكل (3-ب)، (3-ج) و (3-د) على التوالي تكون بنية غنية بالبرلايت أكثر من الفرايت بعد إجراء التقسية فقط أما بعد إجراء التقسية بنفس الوسط مع إجراء عملية المراجعة أيضاً حصل تكرور في

المقاس لهذه السبيكة. حيث تم تصنيع (31) عينة أجريت المعاملات الحرارية المتمثلة بالتقسية، التقسية ثم المراجعة، والتقسية ثم التصقيع على ثلاثين عينة منها مع بقاء عينة واحدة بدون معاملات حرارية ثم تم قياس كل من صلادة برينيل ومعدل البلى والموصلية الحرارية مع القيام بفحص البنية المجهرية للعينات المعاملة حرارياً والعينة الغير معاملة أيضاً لغرض المقارنة، ويبين الجدول (3) تفاصيل المعاملات الحرارية لهذه السبيكة .

أما معدل البلى فتم حسابه باستخدام الطريقة الوزنية وبدلالة المعادلة التالية [9] :-

$$\text{Wear rate} = (w_1 - w_2 / w_1) * 100 \dots (1)$$

حيث أن :-

W_1 = وزن العينة قبل القيام بفحص معدل البلى، W_2 = وزن العينة بعد القيام بفحص معدل البلى.

أما الموصلية الحرارية فتم قياسها باستخدام جهاز قرص لي لقياس الموصلية الحرارية [10]. إن المحاكاة التي تم إجرائها في البحث الحالي تسمى بمحاكاة العمليات "Operation Simulation" حيث تم بناء برنامج المحاكاة الحالي بعد إجراء التجارب العملية التي تم من خلالها التعرف على المعايير الأساسية التي تتحكم بعملية التقسية البوليمرية لسبيكة الفولاذ الواطئ السبائكية نوع (St37) والمستخدم في البحث الحالي فقد تم اللجوء إلى برنامج (Grapher under Windows V.4) من أجل إستخراج المعادلات الرياضية الوصفة للسلوك الهندسي الخاص بتغير الخواص مع تغير تركيز المحلول البوليمري المستخدم في تقسية السبيكة أي تم بناء نموذج رياضي. ثم تم تدقيق المعادلات المستخرجة بالبرنامج (Excel-MATLAB V.7) والبرنامج (Excel-XP) وقد أستخدم هذان البرنامجان من أجل التوصل إلى أفضل المعادلات التي

بلغت (267.101HB)، وتظهر البنية المجهرية للعينة المقساء بهذا الوسط والمبينة في الشكل (3-ح) تكوّن بنية من الباننايت السفلي الناعم والمارتنسايت المراجع مما أدى إلى زيادة الصلادة. وبزيادة تركيز البولي فينول الكحول إلى (1.4 غم / لتر) عادت وإنخفضت الصلادة مرة أخرى حتى بلغت (205.91HB) و يعزى السبب في ذلك وكما يظهر من خلال البنية المجهرية للعينة المقساء بهذا الوسط والمبينة في الشكل (3-ط) حدوث تخشن في حجم الباننايت المتكون مما أدى إلى إنخفاض الصلادة [13]. و بعد إجراء التقسية والتصقيع، فقد لوحظ إنه بزيادة تركيز البولي فينول الكحول إلى (0.4 غم / لتر) إنخفضت الصلادة إلى (183.961HB) حيث تظهر البنية المجهرية للعينة المقساء بهذا الوسط والمبينة في الشكل (3-ي) تكون برلايت حبيبي ناعم مع فرايت مما أعطى صلادة منخفضة لهذه العينة، لكن مع زيادة تركيز البولي فينول الكحول إلى (0.6 غم / لتر) ارتفعت الصلادة إلى (365.799HB) وإن سبب هذه الصلادة العالية وكما يظهر من خلال البنية المجهرية لهذه العينة والمبينة في الشكل (3-ك) تكون باننايت سفلي ومارتنسايت. بعد ذلك إنخفضت الصلادة بزيادة تركيز البولي فينول الكحول أي بإنخفاض معدل التبريد لهذه الأوساط إذ بلغ أقصى إنخفاض بعد التقسية بالوسط البوليمري الحاوي على (1.4 غم / لتر) من البولي فينول الكحول حيث بلغت الصلادة (180.445HB) ويعزى ذلك وكما هو ظاهر من البنية المجهرية للعينة المقساء بهذا الوسط والمبينة في الشكل (3-ل) تكون بنية من الباننايت السفلي الخشن والفرايت مما أدى إلى إنخفاض الصلادة [14]. أما الشكل (2) فيبين مقارنة بين الوسط البوليمري

البرلايت مما يعلل إنخفاض الصلادة [11]. وبإجراء التقسية ثم التصقيع فقد تكون برلايت حبيبي أكثر تماسكا. ولكون الوسط البوليمري الحاوي على (0.2 غم / لتر) ذو لزوجة قليلة أدى ذلك إلى أنه وفر معدل تبريد عالي مما أدى إلى الحصول على قيم عالية نسبيا للصلادة [12]. ويوضح الشكل (1) أنه بارتفاع تركيز البولي فينول الكحول أي بزيادة لزوجة الوسط البوليمري وإنخفاض معدل التبريد أدى ذلك إلى إنخفاض قيم الصلادة بعد إجراء التقسية فقط حتى بلغ تركيز الوسط (1.2 غم / لتر) من البولي فينول الكحول إذ إزدادت عنده قيمة الصلادة إلى (263.04 HB) وتظهر البنية المجهرية للعينة المقساء بهذا الوسط والموضحة في الشكل (3-هـ) إن البنية متكونة من الباننايت السفلي والأوستنايت المتبقي. بعد ذلك عادت الصلادة لتتخف بعد التقسية في الوسط البوليمري الحاوي على (1.4 غم / لتر) من البولي فينول الكحول حيث يلاحظ من البنية المجهرية للعينة المقساء بهذا الوسط والمبينة في الشكل (3-و) تكون بنية من البرلايت المترسب على الحدود البلورية للفرايت. أما عند إجراء التقسية ثم المراجعة يلاحظ إنه بزيادة تركيز البولي فينول الكحول إلى (0.4 غم / لتر) إزدادت صلادة برينيل إلى (329.508HB)، حيث تظهر البنية المجهرية لهذه العينة والمبينة في الشكل (3-ز) عبارة عن برلايت حبيبي مع مارتنسايت مراجع مما أدى إلى إرتفاع صلادة هذه العينة. وباستمرار زيادة تركيز البولي فينول الكحول أي بإنخفاض معدل التبريد لهذه الأوساط، فقد إنخفضت الصلادة الناتجة عند إجراء التقسية والمراجعة لحين الوصول إلى تركيز (1.2 غم / لتر) من البولي فينول الكحول إذ إزدادت من جديد عنده قيمة الصلادة حتى

يعطي العينة مقاومة بلى وصلادة معتدلة. وبزيادة تركيز البولي فينول الكحول إلى (0.8 غم / لتر) إزدادت النسبة المئوية للفقان بالوزن الى (0.0546%) وبالتالي زاد معدل البلى، حيث تُظهر البنية المجهرية للعينة المقاسة بهذا الوسط والمبينة في الشكل (6-ج) تكون بنية ناعمة من البايانيت السفلي والفرايت لكن بتركيز أكثر للفرايت مما أدى الى إنخفاض كل من مقاومة البلى والصلادة أيضاً لهذه العينة. وكانت أقل قيمة لمقاومة البلى هي بعد التقسية في الوسط البوليمري الحاوي على (1.2 غم / لتر) من البولي فينول الكحول، إذ بلغت النسبة المئوية للفقان بالوزن للعينة المقاسة بهذا الوسط (0.0615%) وتظهر البنية المجهرية لهذه العينة والمبينة في الشكل (6-د) تكون بنية من البايانيت السفلي و الفرايت، فبالرغم من أن صلادة هذه العينة عالية نوعاً ما إلا إنها لم تعطي مقاومة عالية للبلى ويعود سبب ذلك إلى أن الأطوار المتكونة هي أطوار هشة مشبعة بالأجهادات مما أدى إلى إنخفاض مقاومة البلى. أما بعد إجراء التقسية ثم المراجعة فقد لوحظ إنخفاض معدل البلى إنخفاضاً عالياً وخصوصاً عند التقسية في الوسط البوليمري الحاوي على (0.2 غم / لتر) من البولي فينول الكحول، حيث بلغت النسبة المئوية للفقان بالوزن للعينة المقاسة بهذا الوسط (0.0188%) ويلاحظ من البنية المجهرية لهذه العينة والمبينة في الشكل (6-هـ) تكون بنية من البرلايت الحبيبي والفرايت مما أعطى قيمة معتدلة لمقاومة البلى والصلادة. ومع زيادة تركيز البولي فينول الكحول إنخفضت مقاومة البلى لحين الوصول الى (0.8 غم / لتر) من تركيز البولي فينول الكحول، حيث زادت مقاومة البلى للعينة المقاسة بهذا الوسط لتبلغ النسبة المئوية للفقان بالوزن (0.0086%) وتظهر البنية المجهرية لهذه العينة والمبينة

المستخدم الذي أعطى أعلى صلادة وأوساط التقسية التقليدية المستخدمة والمتمثلة بالماء المقطر، زيت المحركات وزيت عباد الشمس وبإجراء المعاملات الحرارية الثلاثة، حيث بعد إجراء التقسية فقط، أعطى الماء المقطر صلادة أعلى من التي تم الحصول عليها بعد التقسية بالوسط البوليمري الحاوي على (0.2 غم/لتر) من البولي فينول الكحول، إذ بلغت الصلادة عند التقسية بالماء المقطر (326.727 HB) وتظهر البنية المجهرية للعينة المقاسة بهذا الوسط والمبينة في الشكل (3-م) تكون بنية من الكاربيدات الناعمة والاوستنايت المتبقي، حيث تعطي هذه الكاربيدات صلادة عالية. أما عند إجراء المعاملة بالتقسية والمراجعة أو التقسية والتصقيع وكما هو موضح في الشكل (2) لم تكن أوساط التقسية التقليدية أفضل من الوسط البوليمري المستخدم والذي أعطى أعلى صلادة.

(2-3) فحص معدل البلى:-

يوضح الشكل (4) العلاقة بين تركيز البولي فينول الكحول والنسبة المئوية للفقان بالوزن لعينات الفولاذ الواطى السبائكية نوع (St37) بعد إجراء المعاملات الحرارية والمتمثلة بالتقسية، التقسية ثم المراجعة والتقسية ثم التصقيع. إذ كانت النسبة المئوية للفقان بالوزن للعينة الأساسية والغير معاملة حرارياً (0.0731) % وبعد إجراء التقسية إنخفض معدل البلى بزيادة تركيز البولي فينول الكحول لحين الوصول الى تركيز (0.6 غم / لتر) والذي نتج عنه أعلى مقاومة بلى، إذ بلغت عنده النسبة المئوية للفقان بالوزن (0.0246) % وتُظهر البنية المجهرية لهذه العينة والمبينة في الشكل (6-ب) تكون بنية مؤلفة من البرلايت الحبيبي الناعم والفرايت مما

والمبينة في الشكل (6-ط) تكون بنية من الكاربيدات الناعمة والأوستنايت المتبقي. وبعد إجراء التقسية ثم المراجعة كان الوسط البوليمري الحاوي على (1.4 غم/لتر) من البولي فينول الكحول أفضل من أوساط التقسية التقليدية المستخدمة. أما بعد إجراء التقسية ثم التصقيع فقد نتج عن التقسية بزيت المحركات أعلى مقاومة للبلى، إذ انخفضت النسبة المئوية للفقدان بالوزن للعينة المقساء بهذا الوسط الى (0.0085%) حيث تُظهر البنية المجهرية لهذه العينة والمبينة في الشكل (6-ز) تكون باينايث سفلي ومارتنسايث مراجع مما أدى الى الحصول على قيمة عالية لمقاومة البلى ومعتدلة للصلادة. أما بعد إجراء التقسية ثم التصقيع فقد زادت مقاومة البلى بعد التقسية في الوسط البوليمري الحاوي على (0.2 غم/لتر) من البولي فينول الكحول إذ بلغت النسبة المئوية للفقدان بالوزن (0.0155%) وتظهر البنية المجهرية للعينة المقساء في هذا الوسط والمبينة في الشكل (6-ح) تكون بنية من البرلايت الحبيبي مما أدى الى الحصول على مقاومة بلى عالية. وبزيادة تركيز البولي فينول الكحول فقد إنخفضت مقاومة البلى نتيجة لزيادة لزوجة أوساط التقسية البوليمرية وبالتالي إنخفاض معدل التبريد لهذه الأوساط. ويوضح الشكل (5) مقارنة بين وسط التقسية البوليمري وأوساط التقسية التقليدية المستخدمة في التقسية والمتمثلة بالماء المقطر، زيت المحركات وزيت عباد الشمس بعد إجراء المعاملات الحرارية الثلاثة تقسية، تقسية ثم مراجعة وتقسية ثم تصقيع ولوحظ أنه بعد إجراء التقسية كان الماء المقطر أفضل من أوساط التقسية البوليمرية في الحصول على أعلى مقاومة بلى إذ بلغت النسبة المئوية للفقدان بالوزن للعينة المقساء بهذا الوسط (0.0192%) وقد أعطت هذه العينة أعلى صلادة أيضاً عند إجراء التقسية، حيث يظهر من البنية المجهرية لهذه العينة

(3-3) فحص الموصلية الحرارية

يوضح الشكل (7) تأثير تركيز البولي فينول الكحول على الموصلية الحرارية لعينات الفولاذ الواطئ السبائكية نوع (St37) بعد إجراء المعاملات الحرارية والمتمثلة بالتقسية، التقسية ثم المراجعة والتقسية ثم التصقيع. بعد إجراء عملية التقسية يلاحظ من الشكل (7) أن العينة الأصلية حافظت على نفس موصليتها الحرارية بعد التقسية في الأوساط الحاوية على (0.4 غم/لتر)، (1.2 غم/لتر) و (1.4 غم/لتر) من البولي فينول الكحول إذ بلغت الموصلية الحرارية لهذه العينات (0.000449) واط /م.°م. وبمقارنة الأوساط البوليمرية التي أعطت أعلى موصلية حرارية مع أوساط التقسية التقليدية المستخدمة والمتمثلة بالماء المقطر، زيت المحركات وزيت عباد الشمس وكما هو موضح في الشكل (8) حافظت العينات المقساء في أوساط التقسية التقليدية على نفس الموصلية الحرارية للعينات الأصلية أيضاً. أما بعد إجراء التقسية ثم المراجعة

في الشكل (6-و) تكون بنية مؤلفة من الكاربيدات والمارتنسايث المراجع مما أدى الى الحصول على مقاومة عالية للبلى. ثم بزيادة تركيز البولي فينول الكحول إنخفضت مقاومة البلى نتيجة لإنخفاض الصلادة أيضاً لحين الوصول الى تركيز (1.4 غم/لتر) والذي أعطى أعلى مقاومة بلى إذ بلغت النسبة المئوية للفقدان بالوزن للعينة المقساء في هذا الوسط (0.0076%) وتُظهر البنية المجهرية لهذه العينة والمبينة في الشكل (6-ز) تكون باينايث سفلي ومارتنسايث مراجع مما أدى الى الحصول على قيمة عالية لمقاومة البلى ومعتدلة للصلادة. أما بعد إجراء التقسية ثم التصقيع فقد زادت مقاومة البلى بعد التقسية في الوسط البوليمري الحاوي على (0.2 غم/لتر) من البولي فينول الكحول إذ بلغت النسبة المئوية للفقدان بالوزن (0.0155%) وتظهر البنية المجهرية للعينة المقساء في هذا الوسط والمبينة في الشكل (6-ح) تكون بنية من البرلايت الحبيبي مما أدى الى الحصول على مقاومة بلى عالية. وبزيادة تركيز البولي فينول الكحول فقد إنخفضت مقاومة البلى نتيجة لزيادة لزوجة أوساط التقسية البوليمرية وبالتالي إنخفاض معدل التبريد لهذه الأوساط. ويوضح الشكل (5) مقارنة بين وسط التقسية البوليمري وأوساط التقسية التقليدية المستخدمة في التقسية والمتمثلة بالماء المقطر، زيت المحركات وزيت عباد الشمس بعد إجراء المعاملات الحرارية الثلاثة تقسية، تقسية ثم مراجعة وتقسية ثم تصقيع ولوحظ أنه بعد إجراء التقسية كان الماء المقطر أفضل من أوساط التقسية البوليمرية في الحصول على أعلى مقاومة بلى إذ بلغت النسبة المئوية للفقدان بالوزن للعينة المقساء بهذا الوسط (0.0192%) وقد أعطت هذه العينة أعلى صلادة أيضاً عند إجراء التقسية، حيث يظهر من البنية المجهرية لهذه العينة

النتائج المطلوبة مع تسقيط نقطة على المنحني تمثل التركيز المدخل للبولي فينول الكحول، حيث يحددنا البرنامج بتركيز يتراوح ما بين (0 - 1.4 غم/لتر) من البولي فينول الكحول، وبذلك يقوم برنامج المحاكاة أيضاً بالتنبؤ بنتائج الفحوصات في حالة التقسية باستخدام أوساط بوليمرية بتركيز تقع بين التراكيز المستخدمة في الجانب العملي. والملحق (A) يوضح بعض شاشات البرنامج.

4- الإستنتاجات :-

أ- بعد إجراء فحص الصلادة لعينات الفولاذ الواطئ السبائكية نوع (St37) تم الحصول على أفضل صلادة بعد المعاملة بالتقسية ثم التصقيع وباستخدام الوسط البوليمري الحاوي على (0.6 غم/لتر) من البولي فينول الكحول، إذ بلغت النسبة المئوية للزيادة بالصلادة (125)% وكانت بحدود (365.799HB). بينما أقل صلادة كانت بعد المعاملة بالتقسية ثم المراجعة باستخدام زيت المحركات كوسط تقسية حيث بلغت النسبة المئوية للإنخفاض بالصلادة (22)% وكانت بحدود (126.606HB).

ب- بعد إجراء فحص معدل البلي لعينات الفولاذ الواطئ السبائكية نوع (St37) تم الحصول على أعلى مقاومة بلي بعد المعاملة بالتقسية ثم المراجعة وباستخدام الوسط البوليمري الحاوي على (1.4 غم/لتر) من البولي فينول الكحول كوسط تقسية إذ بلغت النسبة المئوية للزيادة في مقاومة البلي (90)%، وكانت نسبة فقدان في الوزن بحدود (0.0076)%. بينما أقل مقاومة بلي تم الحصول عليها كانت بعد المعاملة بالتقسية فقط وباستخدام الوسط البوليمري الحاوي على (1.2 غم/لتر) من البولي فينول الكحول، حيث بلغت النسبة المئوية للزيادة في مقاومة البلي (16)%

يوضح الشكل (7) عدم تحسن الموصلية الحرارية وقد حافظت العينات المقساء في الأوساط البوليمرية الحاوية على (0.4 غم/لتر) و (1 غم/لتر) من البولي فينول الكحول على نفس الموصلية الحرارية للعينة الأصلية أيضاً. وإذا ما قورنت هذه الأوساط مع أوساط التقسية التقليدية المستخدمة وكما موضح في الشكل (8) يلاحظ إنها كانت أفضل من أوساط التقسية التقليدية، حيث إنخفضت الموصلية الحرارية للعينات المقساء في أوساط التقسية التقليدية المستخدمة إلى (0.000354) واط /م.م² وبالنسبة (21.158)% مقارنة بالموصلية الحرارية للعينة الأساس. أما بعد إجراء التقسية ثم التصقيع ومن الشكل (7) يلاحظ أيضاً عدم تحسن الموصلية الحرارية بعد التقسية في جميع تراكيز الأوساط البوليمرية المستخدمة ولكنها كانت أفضل من أوساط التقسية التقليدية المستخدمة وذلك في الحصول على موصلية حرارية أعلى وكما هو واضح في الشكل (8).

(3-4) نتائج المحاكاة :-

أظهرت نتائج برنامج المحاكاة بلغة البيسك المرئي (Visual Basic) لكل من المعاملات الحرارية والمتمثلة بالتقسية، التقسية ثم المراجعة، والتصقيع والفحوصات لعينات الفولاذ الواطئ السبائكية نوع (St37)، مدى تقارب غالبية النتائج التي حصلنا عليها من برنامج المحاكاة مع نتائج الجانب العملي. حيث بعد إختيار الفحص المراد إجراءه من بين فحوصات الصلادة ، معدل البلي والموصلية الحرارية نقوم بإختيار المعاملة الحرارية المطلوبة من بين التقسية، التقسية ثم المراجعة أو التصقيع. بعدها سوف يقوم البرنامج برسم المنحني الخاص بالمعاملة وإجراء الحسابات كما ستظهر لنا

- [7]- "Simulation", Internet Site, <http://www.wikipediathefreencyclopeda.htm>, 12/2/2008.
- [8]- "Pipe/Tube standard data", Internet site, <http://www.e-pipe.co.kr/eng/DIN/1630.htm>, 2/3/2007.
- [9]- E.Rabinowicz, "Friction and wear of Materials", J.wileyand sons.Inc. (New York), 1965, pp. 14-138.
- [10]- E. Parrot & A.D. Stuckes, "Thermal Conductivity of Solids", J.W. Arrow Smith, 1975.
- [11]- الحمداني، معن يحيى، هاشم كاظم الجواهري، "خواص المواد"، وزارة التعليم العالي والبحث العلمي، هيئة المعاهد الفنية، 1990.
- [12]- "Houhgton on Quenching", Internet Site, <http://www.dfoggknives.com/pdf/Houngton-on-quenching.pdf>, 2007.
- [13]- Robert F. Mehl, Metals hand book, "Atlas of Microstructure of Industrial Alloys", Vol.7, 8th edition, 1972.
- [14]- بو. لاختين، "علم المعادن والمعاملات الحرارية للمعادن"، دار (مير) للطباعة والنشر، الإتحاد السوفيتي، موسكو، 1979.
- وكانت نسبة الفقدان في الوزن بحدود (0.0615)%.
- ج- بعد إجراء فحص الموصلية الحرارية لعينات الفولاذ الواطئ السبائكية نوع (St37)، لم تتحسن الموصلية الحرارية عند إجراء المعاملات الحرارية الثلاثة، ولوحظ أن قيم الموصلية إما إنخفضت أو حافظت على قيمها في بعض العينات.
- المصادر**
- [1]- الراوي، د.عويد زهمك، خضر، د. عبد الرزاق إسماعيل، "المعاملات الحرارية للمعادن الحديدية واللاحديدية"، الجامعة التكنولوجية، 1989.
- [2]- د.ج. ديفيز، ل.ا.ويلمان، "المعادن بنيتها وخواصها ومعاملاتها الحرارية"، ترجمة د.جعفر طاهر الحيدري وعدنان نعمة، الجامعة التكنولوجية، 1989.
- [3]- "Specific heat" Internet site, <http://www.wikipediathefreeencyclopedia.org/wiki/specificheat>, 17/12/2006.
- [4]- N.A.Hilder, "polymer Quenchanta-a Review", Heat treatment of metals, vol. 13, pp.15-26,1986.
- [5]- "Computer Simulation", Internet Site, <http://www.Edutechwiki.com>, 23/3/2008.
- [6]- الحمداني، د. رفاه شهاب، "المحاكاة الحاسوبية"، جامعة العلوم التطبيقية، عمان، الأردن، 2002.

الجدول (1) يبين التركيب الكيميائي % للفولاذ الواطئ السبائكية نوع (St37) [8]

C%	Si%	Mn%
0.2-0.3	0.3	1.4

الجدول (2) يبين التركيب الكيماوي % المحسوب للفولاذ الواطن السبائكية نوع (St37)

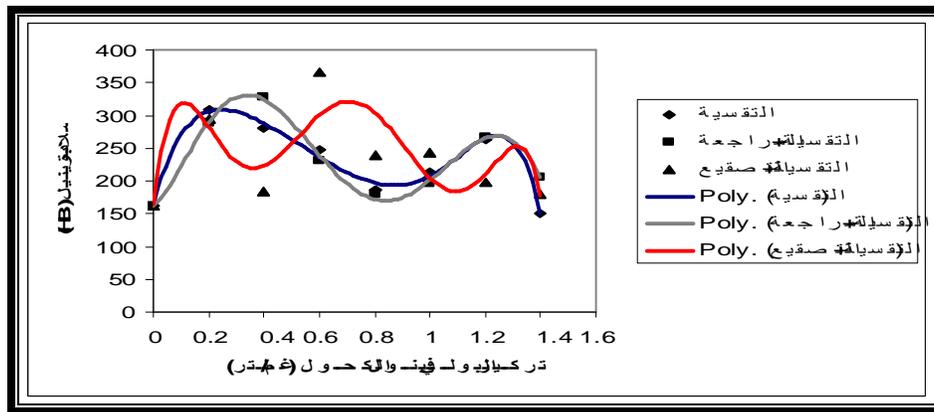
C%	Si%	Mn%
0.3	0.405	0.505

الجدول (3) يبين تفاصيل المعاملات الحرارية لسبيكة الفولاذ الواطن السبائكية نوع (St37)

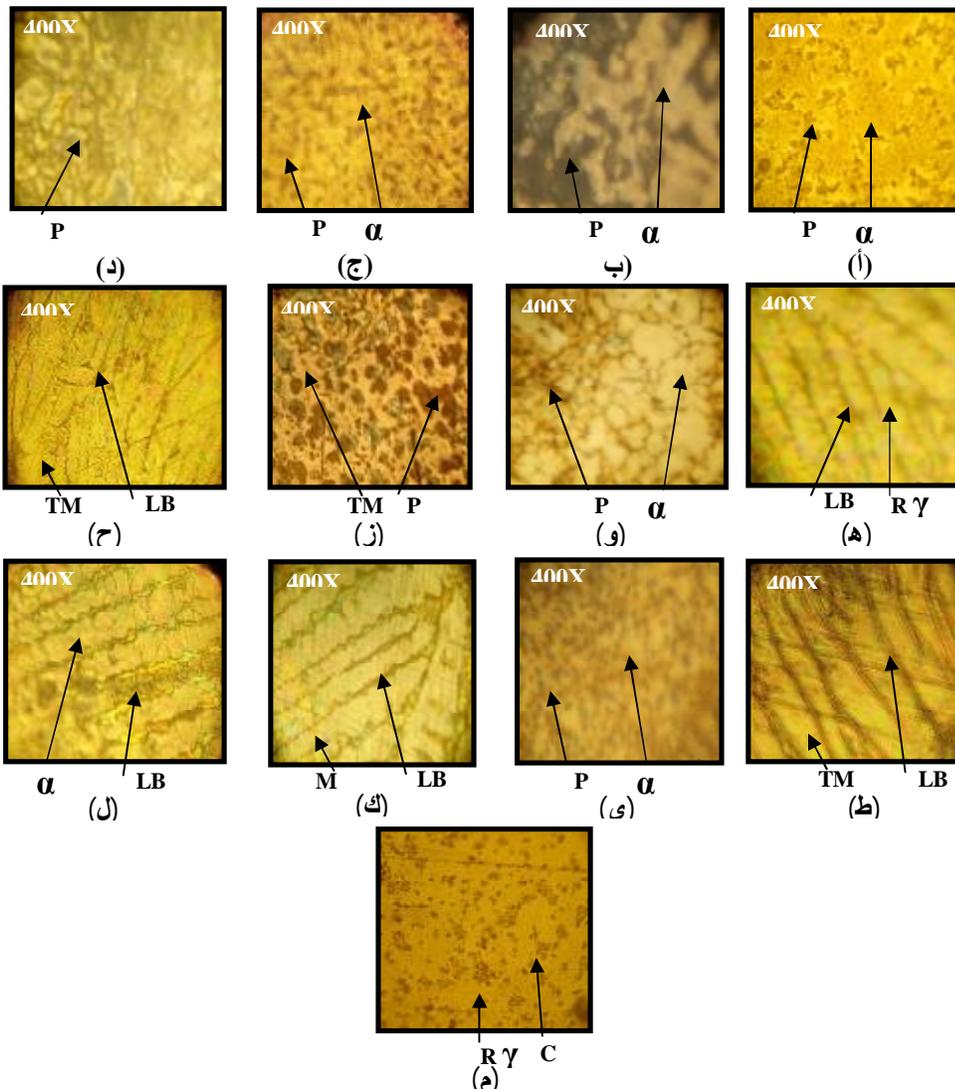
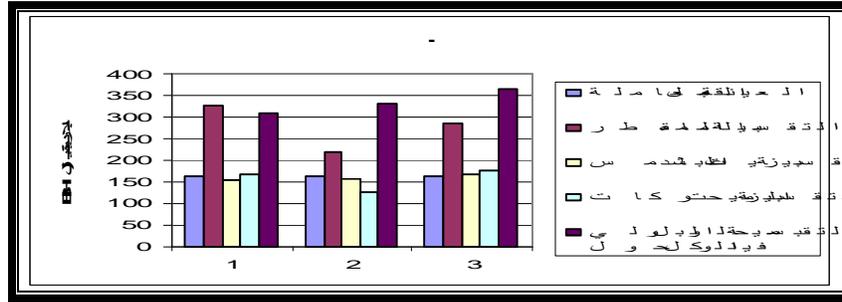
درجة حرارة التثبيت	زمن التثبيت	أوساط التفسية	درجة حرارة المراجعة	زمن التثبيت	وسط التبريد	درجة حرارة التثبيت	زمن التثبيت
960 م°	(11.5)- دقيقة	ماء مقطر. زيت عباد الشمس.	(250) م°	(1)- ساعة لعينات البلى.	الهواء	17- م°	(48) ساعة
(16.5)- دقيقة	لعينات الموصلية	زيت محركات. محلول البولي فينول الكحول.		(1)- ساعة لعينات الموصلية			

الشكل (1) يوضح العلاقة بين تأثير تركيز البولي فينول الكحول على صلادة برينيل لعينات

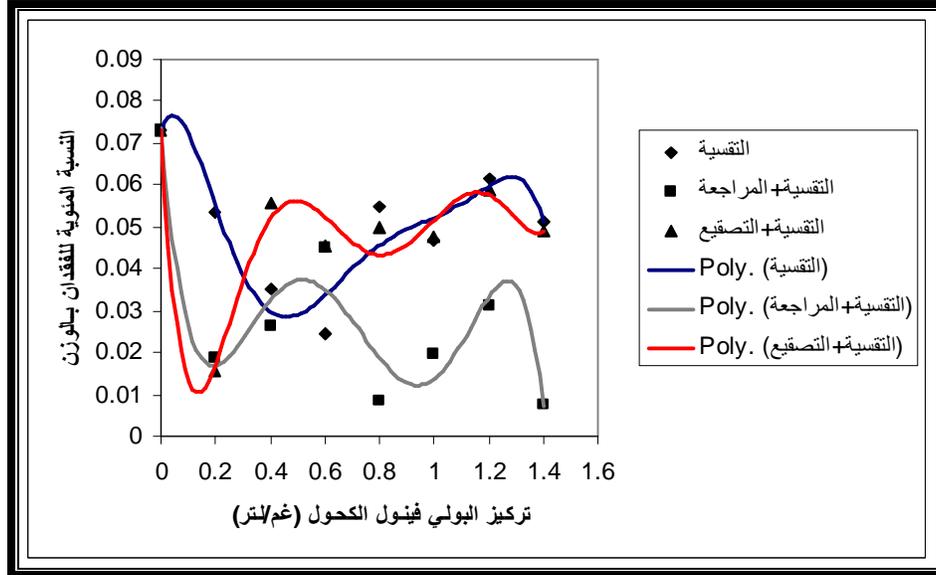
الفولاذ الواطن السبائكية نوع (St37)



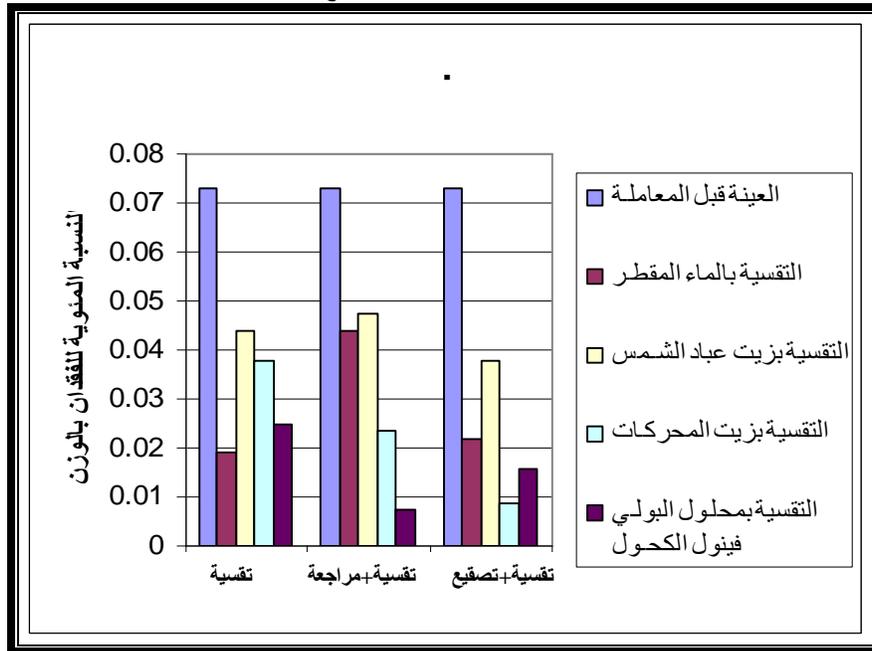
الشكل (2) مقارنة بين صلادة برينيل لعينات الفولاذ الواطن السبائكية نوع (St37) المقاسة في أوساط التفسية التقليدية ووسط التفسية البوليمري (PVA)



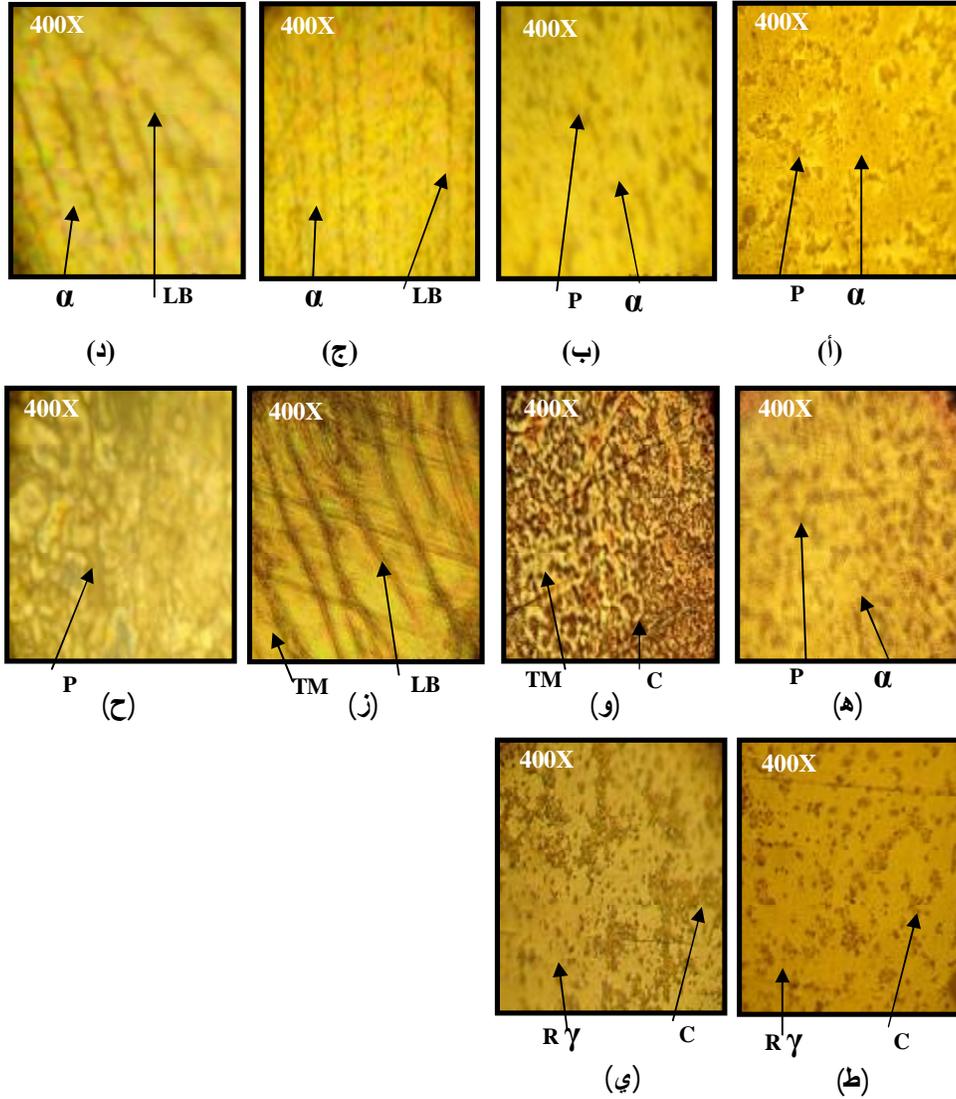
الشكل (3) يوضح بعض صور البنية المجهرية لعينات الفولاذ الواطي السيانكية نوع (St37)
 أ- العينة قبل المعاملة، ب- تقسية ماء مقطر مع 0.2% PVA، ج- تقسية ماء مقطر مع 0.2% PVA +مراجعة، د-
 تقسية ماء مقطر مع 0.2% PVA +تصفيع، هـ- تقسية ماء مقطر مع 1.2% PVA، و- تقسية ماء مقطر مع
 1.4% PVA، ز- تقسية ماء مقطر مع 0.4% PVA +مراجعة، ح- تقسية ماء مقطر مع 1.2% PVA +مراجعة، ط-
 تقسية ماء مقطر مع 1.4% PVA +مراجعة، ي- تقسية ماء مقطر مع 0.4% PVA +تصفيع، ك- تقسية ماء مقطر
 مع 0.6% PVA +تصفيع، ل- تقسية ماء مقطر مع 1.4% PVA +تصفيع، م- تقسية ماء مقطر.
 * α = فرايت، P = برلايت، R γ = أوستنايت متبقي، LB = باينايت سفلي، TM = مارتنساييت مراجع، M =
 مارتنساييت، C = كربيدات.



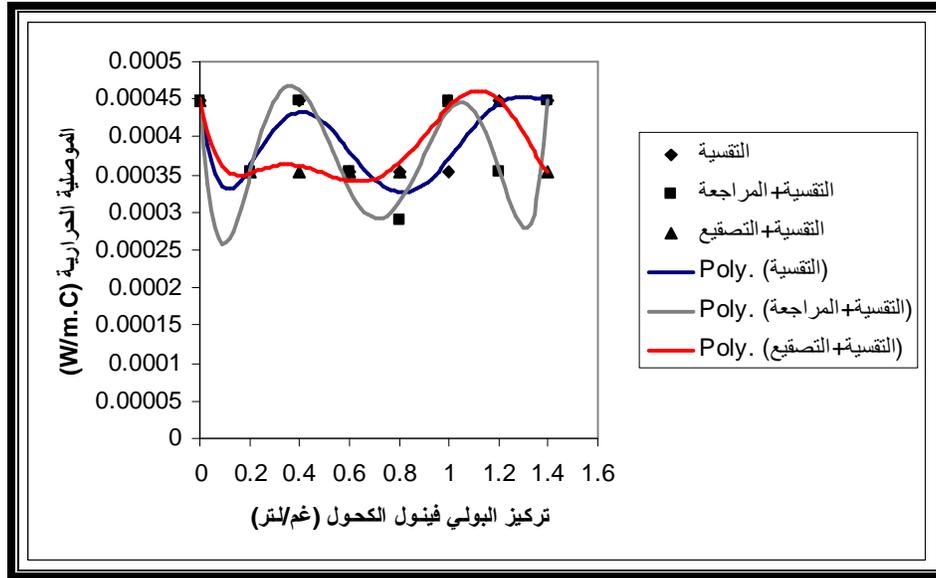
الشكل (4) يبين العلاقة بين تأثير تركيز البولي فينول الكحول على معدل البلى لعينات الفولاذ الواطئ السبائكية نوع (St37)



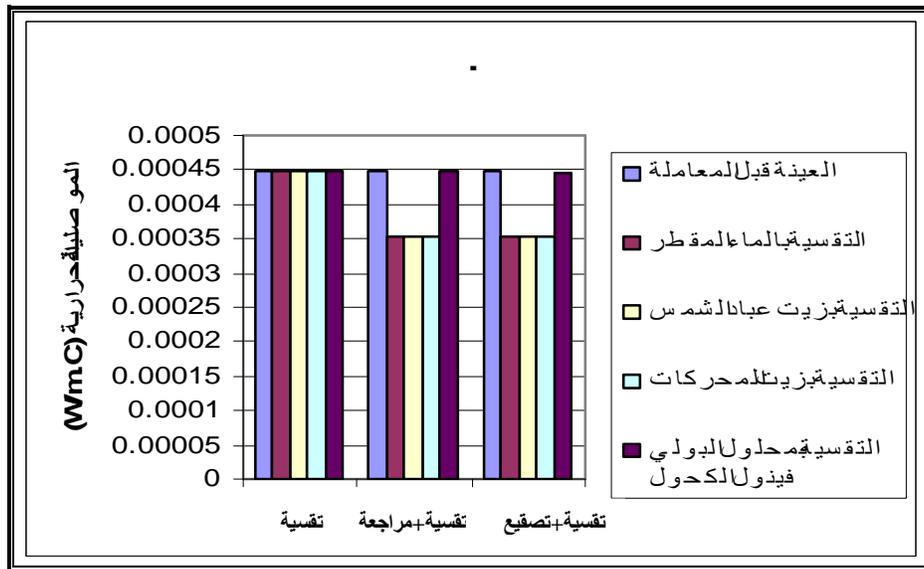
الشكل (5) مقارنة بين معدل البلى لعينات الفولاذ الفولاذ الواطئ السبائكية نوع (St37) المقساة في أوساط التفسية التقليدية ووسط التفسية البوليمري (PVA)



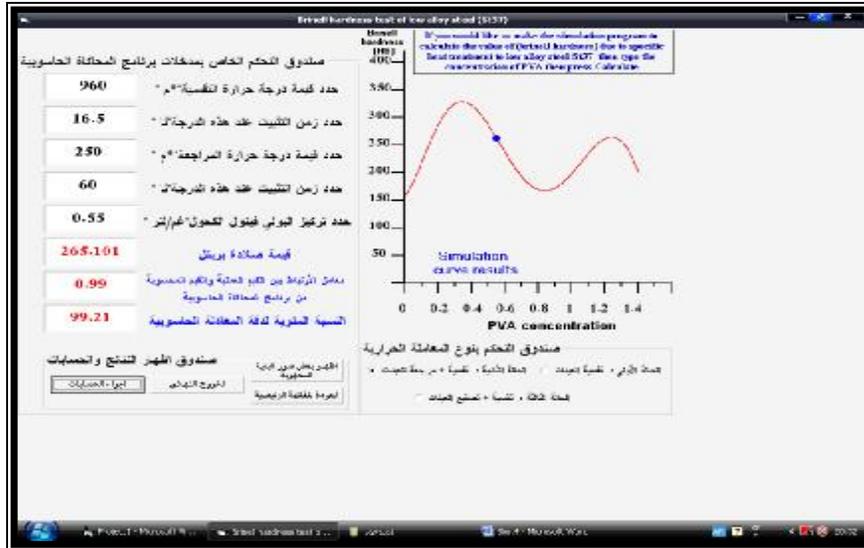
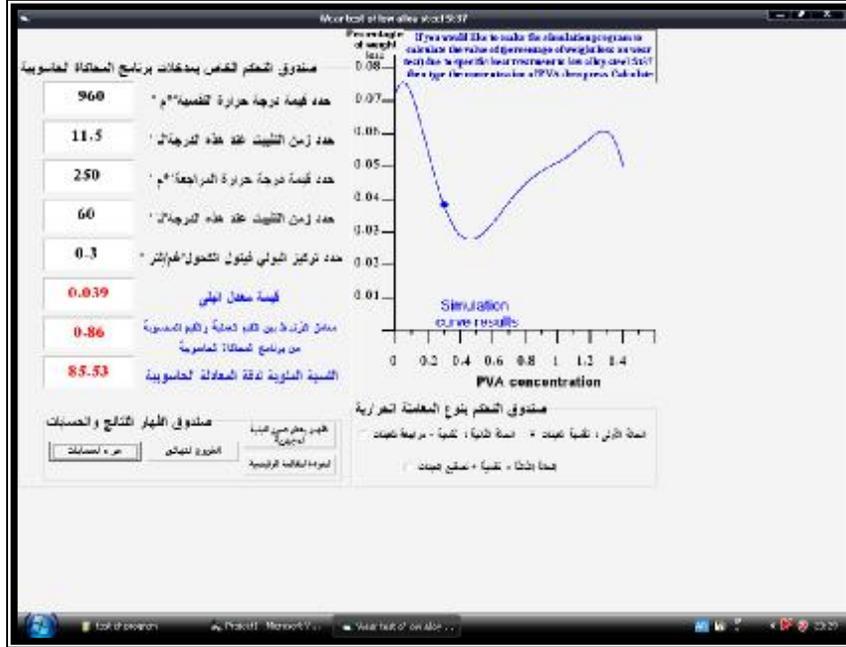
الشكل (6) يوضح بعض صور البنية المجهرية لعينات الفولاذ الواطي السبائكية نوع (St37).
 أ- العينة قبل المعاملة، ب- تفسية ماء مقطر مع 0.6% PVA، ج- تفسية ماء مقطر مع 0.8% PVA، د- تفسية ماء مقطر مع 1.2% PVA، هـ- تفسية ماء مقطر مع 0.2% PVA+مراجعة، و- تفسية ماء مقطر مع 0.8% PVA+مراجعة، ز- تفسية ماء مقطر مع 1.4% PVA+مراجعة، ح- تفسية ماء مقطر مع 0.2% PVA+تصفيح، ط- تفسية ماء مقطر، ي- تفسية زيت محركات+تصفيح.
 * α = فرايت، P = برلايت، LB = باينايت سفلي، C = كاربيدات، TM = مارتنسايت مراجع، R γ = أوستنايت متبقي .



الشكل (7) يبين العلاقة بين تأثير تركيز البوليمر فينول الكحول على الموصلية الحرارية لعينات الفولاذ الواطي السبائكية نوع (St37)



الشكل (8) مقارنة بين الموصلية الحرارية لعينات الفولاذ الواطي السبائكية نوع (St37) المقاسة في أوساط التفسية التقليدية ووسط التفسية البوليمري (PVA)



ملحق (A)

شاشات من برنامج المحاكاة توضح كيفية قيام برنامج المحاكاة بإجراء الحسابات وإستخراج النتائج لعينات الفولاذ الواطي السبائكية نوع (St37)