



تأثير درجة حرارة المراجعة على معدل البلى لفولاذ 100Cr₆

د.خناء داوود الشمري – د.اسيل باسم الزبيدي - خالد عبد الحسن

الملخص

يهدف البحث إلى دراسة تأثير التقسية بالزيت ثم إجراء المراجعة عند درجات حرارة 180°C و 400°C على معدل البلى لفولاذ 100 Cr₆. وقد استخدمت تقنية المسمار على القرص لقياس معدل البلى عند تسليط أحمال مختلفة وفترات انزلاق مختلفة مع تثبيت سرعه الانزلاق (2.199m\sec) وصلادة القرص الفولاذي 45HRC. وقد أظهرت النتائج ان معدل البلى يزداد مع زيادة الحمل المسلط والفترة الزمنية للانزلاق. وكذلك أظهرت النتائج ان العينة المقساء بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 400°C ذات مقاومه بلى أعلى بالمقارنة مع العينة المقساء بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 180°C.

Effect of Tempering Temperature on Wear Rate of Steel 100Cr₆

Dr.khansaa D.Al-shamari -Dr.Aseel Bassim Al-zubaydi-Khalid Abdul Al-hassan

Abstract

This research aims to study the effect of quenching by oil with tempering at 180°C and 400°C on wear rate of 100Cr₆ steel. A pin-on-disc technique was used to measure wear rate at different loads and different sliding times with constant sliding speed(2.199m\sec)and the hardness of steel disc was 45HRC.

The results show that the wear resistance of the specimen quenched by oil and tempered at 400°C was more than the specimen quenched by oil and tempered at 180°C.

المقدمة

إن التطور الرئيسي للتقسية جاء في النصف الأول من القرن العشرين. وتعد التقسية الصحيحة الجزء المهم جداً في المعاملات الحرارية^[1]. وكذلك تعد واحده من أهم المنجزات في تاريخ المجتمع الإنساني وواحدة من أساليب التقنية الحديثه للمعاملات الحرارية لغرض تغير خصائص المعدن وتحسين مقاومه البلى والتآكل^[2]. أما المراجعة فهي المعاملة الحرارية التي تهدف الى تحسين خواص الصلب المقسى وذلك بالتسخين الى درجة حرارية اقل من AC1 والتثبيت عند تلك الدرجة لفترة مناسبة ثم التبريد بالهواء لغرض تقليل الاجهادات الداخلية الناتجة عن التقسية والحصول على مرونة ومتانة عاليتين^[3,4].

في هذا البحث تم استخدام سبيكة الفولاذ 100Cr₆ لأنها تعتبر من السبائك ذات التطبيقات الواسعة في صناعة العدد والأجزاء الفعالة للقوالب [5].

هناك العديد من الدراسات والبحوث المنشورة في مجال استخدام أوساط التقسية ثم المراجعة من تحسين الخواص الميكانيكية ومقاومه التآكل والبلى. فقد قام الباحث الجبوري وآخرون (1990) [6] بدراسة تأثير المعاملات الحرارية كالمعادلة والتصليد والمراجعة على الخواص الميكانيكية لصلب العدة للقطع السريع نوع (R18) باستخدام اوساط تبريد مختلفه (هواء ساكن ،ماء،زيت)وقد توصل الباحث الى ازدياد مقاومه الشد ونقصان الاستطالة النسبية عند التصليد في درجة حرارة 900°C ثم المراجعة عند درجة حرارة 650°C . كذلك عدم وجود فرق في صلادة النماذج المبردة بالزيت ومراجعتها بسبب احتواء السبيكة على نسبة عالية من عناصر (V,Cr,W) والتي تسبب في انخفاض في معدل التبريد.

اما الباحث رجب (1995) [7] فقد قام بدراسة" تأثير التقسية المضاعفة على السلوك الميكانيكي للصلب الثنائي الطور المنخفض الكربون من قبل المراجعة وبعدها "وقد تمت دراسة تأثير التقسية المضاعفة بواسطه الماء على صلب ثنائي الطور منخفض الكربون بدرجة حرارة 1000°C ثم التسخين بدرجة حرارة 760°C والمراجعة بدرجات حرارة °C (480,460,440,420,400) على الخواص الميكانيكية ،حيث اوضحت نتائج البحث ان التقسية المضاعفة تزيد من مقاومه الخضوع والشد والصلادة على حساب النقصان في قابلية التشكيل والمتانة.كذلك لوحظ ان المتانة وقابلية التشكيل تزداد مع زيادة درجة حرارة المراجعة بينما تتخفص مقاومة الخضوع والشد والصلادة.

بينما قام الباحث عدنان وآخرون (2004) [8] بدراسة" تأثير معايرة محلول الكليسرول كوسط تقسية " ثم تم استخدام محلول الكليسرول كوسط تقسية لفولاذ CK₄₅ ولوحظ ان سلوك هذا المحلول عند تركيز 0.05-0.5% مشابه لسلوك البولييمرات.وان المواصفات الميكانيكية للاجزاء المقاسة في المحلول الذي لايزيد تركيزه عن 1%تضاهي المواصفات الناتجة عن الأوساط التقليدية الأخرى.

يهدف البحث الحالي الى دراسة تأثير التقسية بالزيت ثم المراجعة عند درجات حرارية 180°C و 400°C على معدل البلى لفولاذ 100Cr₆.

الإجراءات العملية

1- اختيار المعدن

ان الفولاذ المستخدم في هذا البحث هو فولاذ سبائكي نوع 100Cr₆ حسب المواصفات الالمانية (DIN) ذات الرقم القياسي 1.2067 [4].الجدول رقم (1) يوضح التركيب الكيميائي للفولاذ المستخدم.

جدول رقم (1): التركيب الكيميائي للفولاذ المستخدم

العنصر %	C	Mn	Si	P	S	Cr	Ni	Mo	Cu
القيمة القياسية	1.05	0.40	0.23	0.01 6	0.00 9	1.7	0.07	0.03	0.17
القيمة الفعلية	0.95- 1.1	0.25- 0.45	0.15- 0.35	0.03	0.03	1.35- 1.65	---	---	-----

اجري التحليل الكيميائي باستخدام جهاز المطياف نوع THERMO ARL3460-0E SPECTROMETER.

2- المعاملة الحرارية

تم تسخين العينات لدرجة حرارة 850°C والتثبيت ثم التبريد في الزيت مع التحريك للحصول على معدل تبريد ابطأ وكذلك المجانسة وتقليل التشوهات في العينات المقاسة. بعد ذلك اجريت عملية المراجعة وقد تمت عند درجات حرارة 180°C و 400°C لمدة ساعة ثم التبريد في الهواء. أجريت المعاملات الحرارية (التقسية والمراجعة) باستخدام فرن كهربائي.

3- قياس الصلادة

تم تحضير العينات التي تم تقسيته ومراجعتها فيما بعد لغرض اجراء فحص الصلادة. اذ اجريت عملية التتعيم الرطب بالماء وذلك باستخدام ورق تتعيم بدرجات مختلفة 1000, 500, 320, 220. ثم اجريت عملية الصقل باستخدام قماش صقل خاص مع محلول الالومينا ومن ثم غسلها بالماء والكحول وتجفيفها. بعد ذلك تم اختبار الصلادة الماكروية باستخدام جهاز قياس الصلادة المحمول Portable من انتاج شركة Equotip السويسرية الذي يعطي قيمة الصلادة مباشرة ثم تحويلها الى صلادة برينل باستخدام جداول خاصة.

4- الفحص المجهرى

تم الفحص المجهرى باستخدام محلول الاظهار النايكل (Nital) والذي يتكون من (98%كحول+2%حامض النتريك المركز) وذلك بغمر العينة لفترة 3 - 4sec ثم غسلها بالماء والكحول. وقد اجري التصوير باستخدام مجهر ضوئي مزود بكاميرا وحاسوب.

5- اختبار البلى الانزلاقي

استخدم جهاز البلى الانزلاقي الجاف نوع Pin-on-disc لغرض إجراء اختبار البلى. ويتكون الجهاز من محرك كهربائي يدور بسرعة دورانية ثابتة 420r.p.m. وقد تم الاختبار على مرحلتين: المرحلة الأولى يتم فيها تغيير الأحمال 5N, 10, 15, 20, 25 عند سرعة انزلاق ثابتة 1m/sec. 2.199 وزمن انزلاق 30 min. بينما المرحلة الثانية فتتم بتغيير زمن الانزلاق 5, 10, 15

20, 25, 30 عند سرعه انزلاق ثابتة 2.199 m/sec وحمل ثابت 20 N ، وصلادة القرص الفولاذي 45 HRC . عينات البلى المستخدمة في البحث بطول 20mm وقطر 10mm .
تم حساب معدل البلى للعينات المستخدمة في البحث بعد المعاملة الحرارية بالمراجعة باستخدام الطريقة الوزنية. اذ تم حساب وزن العينة قبل وبعد الاختبار باستخدام ميزان رقمي حساس 0.0001 gm من نوع (Mettler AE 60) . وقد تم حساب معدل البلى بتطبيق المعادلة التالية^[9] .

$$\text{Wear Rate (W.R)} = \Delta W / S_D \text{ (gm/cm)} \quad (1)$$

$$\Delta W = W_1 - W_2 \text{ (gm)} \quad (2)$$

$$S_D = 2\pi.r.n.t \text{ (cm)} \quad (3)$$

حيث ان:

$W.R$ = معدل البلى (gm/cm)

ΔW = التغير في وزن العينة (gm)

W_1 = وزن العينة قبل الاختبار (gm)

W_2 = وزن العينة بعد الاختبار (gm)

S_D = مسافة الانزلاق (cm)

r = نصف قطر مركز الدوران (5cm)

n = السرعة الدورانية للقرص (420 r.p.m)

t = زمن الانزلاق (min)

النتائج والمناقشة

1- مناقشة البنية المجهرية

بما ان نسبة الكربون اكثر من 0.8% فالفولاذ 100Cr6 فولاذ فوق اليوتكتويدي. ويبين الشكل (1) البنية المجهرية للعينات قبل وبعد المعاملة الحرارية، الشكل (1-A) البنية المجهرية للعينة قبل المعاملة الحرارية. الشكل (1-B) يبين البنية المجهرية للعينة بعد اجراء التقسية بالزيت ، حيث ادى التسخين الى الحصول على طور الاوستنايت بينما البنية الناتجة عن التبريد بالزيت فهي عبارة عن مانتنزيت وكريات سوداء من كاربيد الكروم واوستنايت متبقي. بينما الشكل (1-C) يبين البنية الناتجة عن التقسية بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 180°C ثم التبريد في الهواء حيث يكون التركيب الناتج عبارة عن مانتنزيت مع وجود شبكة من الاوستنايت المتبقي وجسيمات من الكاربيدات المترسبة وهذا النوع غير مرغوب فيه لظهور الهشاشة التي تقلل من مقاومة البلى. اما الشكل (1-D) فيوضح البنية المجهرية الناتجة عن التقسية بالزيت ثم المراجعة عند درجة حرارة 400°C حيث يكون التركيب عبارة عن مانتنزيت وانفصال الكاربيدات عن

المارتنزيت حيث تتحلل الكاربيدات عند التسخين في أرضية المارتنزيت وكلما ارتفعت درجة الحرارة تذوب الكاربيدات عند التسخين في الاوستنايت مما ينتج عن ذلك زيادة في مقاومة البلى.

2- مناقشة تأثير الحمل المسلط على معدل البلى

يوضح الشكل (2) العلاقة ما بين الحمل المسلط ومعدل البلى للعينة الاساس بدون أي معاملة حرارية والعينات المقساء بالزيت ثم المراجعة عند درجات حرارة 180°C و 400°C ثم التبريد بالهواء. اذ تم إجراء الاختبار عند أحمال مختلفة هي 5 N, 10, 15, 20, 25 وسرعة انزلاق ثابتة 2.199 m/sec، ويلاحظ من الشكل ان زيادة الحمل يؤدي الى زيادة معدل البلى حيث يتحول البلى من الطري الى البلى الانتقالي ثم البلى الشديد وهذا يعود الى التشكيل اللدن الذي يحدث عند قمم النتوءات السطحية للعينة مما يؤدي الى زيادة كثافة الانخلاعات وبالتالي حدوث تصليد انفعالي . وعند زيادة الحمل الى 25N ينتج عنه تكوين شقوق صغيرة في سطح العينة ومن ثم تلتقي هذه الشقوق مع بعضها البعض او مع خطوط البلى بسبب أزاله طبقات رقيقة من المعدن التي تزال بسهولة باتجاه الانزلاق لتكوين حطام البلى (Debries) [10]. ونلاحظ من هذا الشكل ان معدل البلى للعينة المقساء بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 180°C اقل مما هو عليه للعينات الاخرى وهذا يعزى الى ان كميته الاوستنايت المتبقي ادت الى تقليل درجة الحرارة الناتجة عن الاحتكاك ما بين العينة والقرص وبالتالي تقليل معدل البلى [11]، كذلك وجود طور كاربيد الكروم وهو طور صلد مقاوم للحك والبلى.

الجدول رقم (2) يوضح قيم الصلادة الماكروية للعينة الاساس والعينات المقساء بالزيت والمراجعة عند درجات حرارة 180°C و 400°C.

جدول رقم (2): يبين نتائج اختبار الصلادة

No.	Specimen	HB(Kg\mm ²)
1	العينة الأساس	198
2	العينة المقساء بالزيت	501
3	العينة المقساء بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 180 °C لمدة ساعة	370
4	العينة المقساء بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 400°C لمدة ساعة	242

من الجدول رقم (2) نلاحظ زيادة قيمة الصلادة للعينة المقساء بالزيت بسبب تكون المارتنزيت وتكوين الكاربيدات المترسبة، يتبعها انخفاض في قيم صلادة العينات المقساء بالزيت والمراجعة

حيث تكون قيمة الصلادة للعينه المقاسة بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 400°C اقل مما هو عليه للعينه المقاسة بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 180°C بسبب تحلل الكاربيدات عند التسخين وبالتالي زيادة الصلادة.

3- مناقشة تأثير زمن الانزلاق على معدل البلى

يوضح الشكل رقم (3) العلاقة ما بين معدل البلى وزمن الانزلاق 5min, 10, 15, 20, 25, 30 للعينه الاساس والعينات المقاسة بالزيت والمراجعة عند درجات حرارة 180°C و 400°C . نلاحظ من الشكل ان زيادة في معدل البلى تكون قليلة وثابته تقريبا مع زيادة زمن الانزلاق وهذا يعزى الى دور التقسية بالزيت الذي يؤدي الى زيادة صلادة السبيكة وكذلك حدوث ظاهرة الاصلاد الانفعالي الناتجة عن عملية البلى. ومع زيادة زمن الانزلاق يزداد معدل البلى لان زيادة زمن الانزلاق ينتج عنه ارتفاع درجة حرارة السطح وهذا ما يوضح حصول عملية التحول في البلى الالتصاقي مثل الذي يحدث عند زيادة الحمل. ويوجد سبب اخر هو تسطح نتوءات السطحين ومن ثم الحصول على اسطح ذات خشونة اقل حيث يؤدي ذلك الى تسهيل عملية الانزلاق وبالتالي تقليل معدل البلى^[12]. كما ان احتمالية تكون الاكاسيد اثناء عملية الانزلاق بسبب ارتفاع درجة الحرارة وارد ايضا "مما يساعد على عدم زيادة معامل الاحتكاك اذ تعمل هذه الاكاسيد كمادة مزيتة ومن ثم الثبوت على حاله الاستقرار^[13]".

نلاحظ من الشكل ان معدل البلى للعينه المقاسة بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 180°C اقل مما هو عليه للعينه الاساس بدون معاملة حرارية والعينة المقاسة بالزيت والمراجعة عند درجة حرارية 400°C ، وهذا يرجع الى ان صلادة العينه المقاسة بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 180°C اكبر مما هو عليه للعينه المراجعة عند 400°C لان زيادة الصلادة تؤدي الى تقليل معدل البلى ولكن لا توجد علاقة عامة تربط ما بين الاثنين على الرغم من وجود بحوث عديدة لتحديد تلك العلاقة^[11].

4- مناقشة طبوغرافية أسطح البلى

يوضح الشكل (4) طبوغرافية اسطح البلى للعينات المستخدمة في البحث عند تسليط حمل مقداره 20N وسرعة انزلاق ثابتة 2.199m/sec بعد مرور 30min. ونلاحظ خطوط بلى واضحة وتكون عريضه وعميقه مع وجود شقوق كبيرة وصغيرة وكذلك حفر وظهور بعض حطام البلى على سطح العينه الاساس بدون أي معاملة حرارية وذلك بسبب التشوه اللدن كما موضح في الشكل (4-A).

بينما السبيكة المقساء بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 180°C فنلاحظ أن خطوط البلى تكون رفيعة ورقيقة بسبب تسخين العينه وتبريدها بالهواء الذي ادى الى ترسيب كاربيدات بالاضافه الى طور المانترايت وشبكه من الاوستنايت المتبقي مما ينتج عن ذلك تقليل معدل البلى كما في الشكل (4-B). اما السبيكة المقساء بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 400°C فتكون خطوط البلى ناعمة جدا" مما يؤدي الى نعومه سطح البلى بسبب ارتفاع درجة الحرارة عند المراجعة ومن ثم تكوين طبقة اوكسيدية تعمل كمزيت ذاتي مما يؤدي الى تقليل معدل البلى بالاضافه الى زياده صلابه الطبقة السطحية والتي بدورها تقلل من الاحتكاك والبلى في المرحلة الاولى من مراحل البلى وعندما تمس العينة القرص الدوار^[15,14] كما في الشكل (4-C).

الاستنتاجات

- 1- يزداد معدل البلى مع زيادة الحمل المسلط وزمن الانزلاق عند ثبوت سرعه الانزلاق وصلادة القرص الفولاذي.
- 2- معدل البلى للسبيكة المقساء بالزيت والمراجعه عند درجة حرارة 180°C اقل مما هو عليه في حاله السبيكه الاساس والسبيكه المقساء بالزيت والمراجعه عند درجة حرارة 400°C.
- 3- ادت المراجعه عند درجة حرارة 180°C الى زيادة الصلادة مقارنة مع السبيكة المراجعة عند درجة حرارة 400°C.

References

- 1-David Haisman, "Quenching media "Internet. Sit.http :\\www. Sweethaven .com, academic\ Lessons quench media,2006.
- 2- ترجمه د.رأفت القوصي، نوبيكوف و.م زاخاروف"المعاملة الحرارية للمعادلة والسبائك"، دار مير للطباعة والنشر ،موسكو،الاتحاد السوفيتي،1972.
- 3-American Society of Metals ,Hand Book,Vol.4,Heat treatment,1985.
- 4-STALSCHLÜSSEL,"Key to steel".MARBACH, West Germany,2001.
- 5-K.E.Telining,"Steel and its Heat Treatment "second edition ,Sweden , 1992.
- 6-الجبوري ،خضير جاسم،هاشم كاظم الجواهري ،معن يحيى الحمداني ،"تأثير المعاملات الحرارية على خواص صلب العدة للقطع السريع نوع R18"، مجله التقني،السنه الثالثة،العدد السابع،صفحة (15- 36) ، بغداد1990 .
- 7- رجب مصطفى احمد"تأثير التقسية المضاعفة على السلوك الميكانيكي للصلب الثنائي الطور المنخفض الكربون قبل المراجعة وبعدها"،مجله التقني والتكنولوجيا،المجلد الرابع عشر، العدد السابع،1995.

8- عدنان نعمه عبود، رائد كاظم، احمد قاسم، "معايرة محلول الكليسرول المستخدم كوسط تقسية"، مجلة التقني، المجلد السابع عشر، العدد الأول، صفحه (9 - 22)، 2004.

9-T.S.Eyer ,British Foundryman, Vol.70,p.349,1977.

10-ASTM, "Metals Test Method and Analytical Procedure ", Vol.05.02 , 1989.

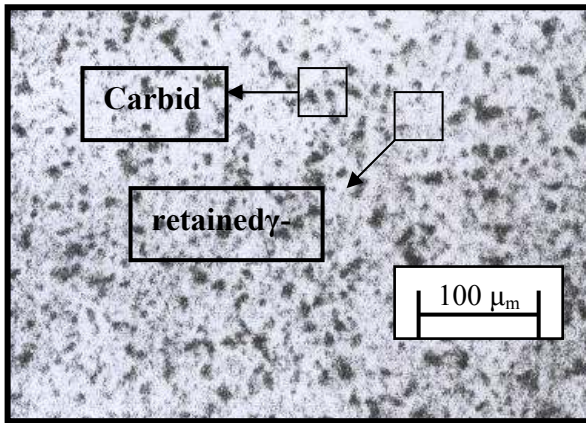
11-A.R.Lansdown and A .L.Price, "Material to Resist Wear,(A guide to their selection and uses)" ,Pregamon Press Ltd,1986,p(5-10).

12-D.A.Rigney, "Fundamentals of Friction and Wear of Materials" ,American Society For Metals ,Metals Park, Ohio, 1981, p(374-377).

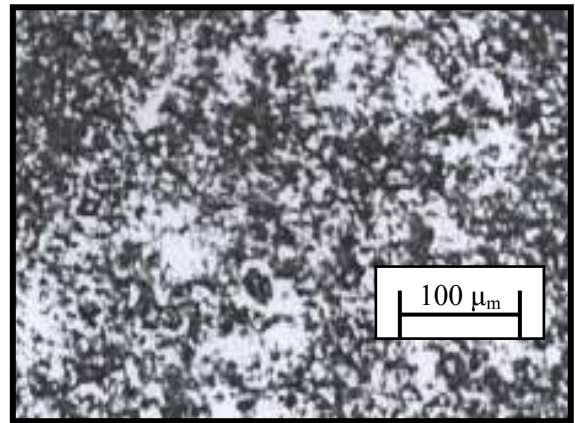
13-E.Rabinowicz, Wear, 100(1984) ,533- 541

14-Mikell P.Groover, "Fundamentals of Modern Manufacturing Materials Processes and System" ,JohnWiley and sons Inc. 1999.

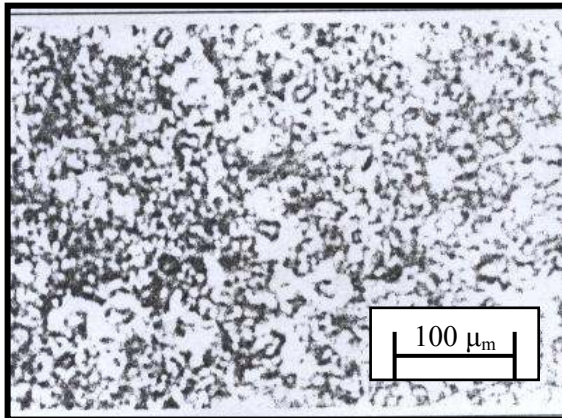
15.S.wilson,A.TAlpas, "Wear Mechanism Maps for MMC", wear 212,p(41-49),1997.



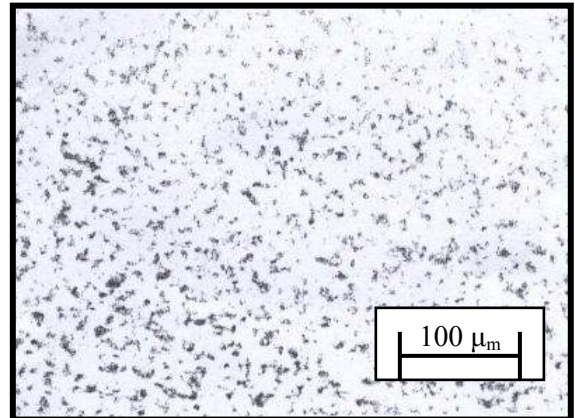
الشكل (1-B) العينة بعد التقسية بالزيت



الشكل (1-A) العينة قبل المعاملة الحرارية

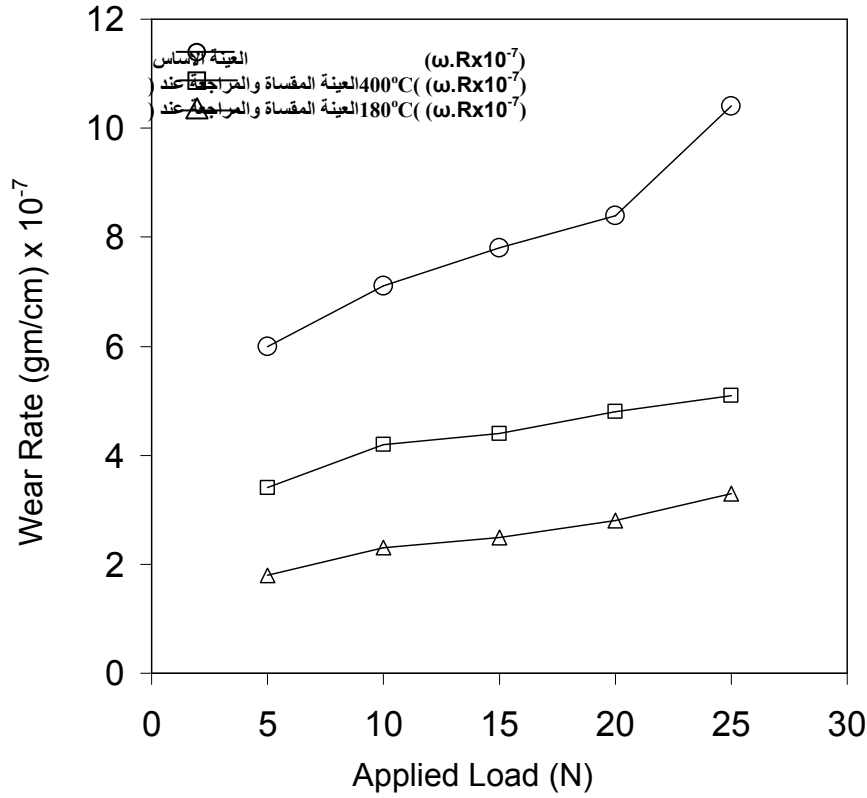


الشكل (1-D) العينة بعد التقسية بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 400°C

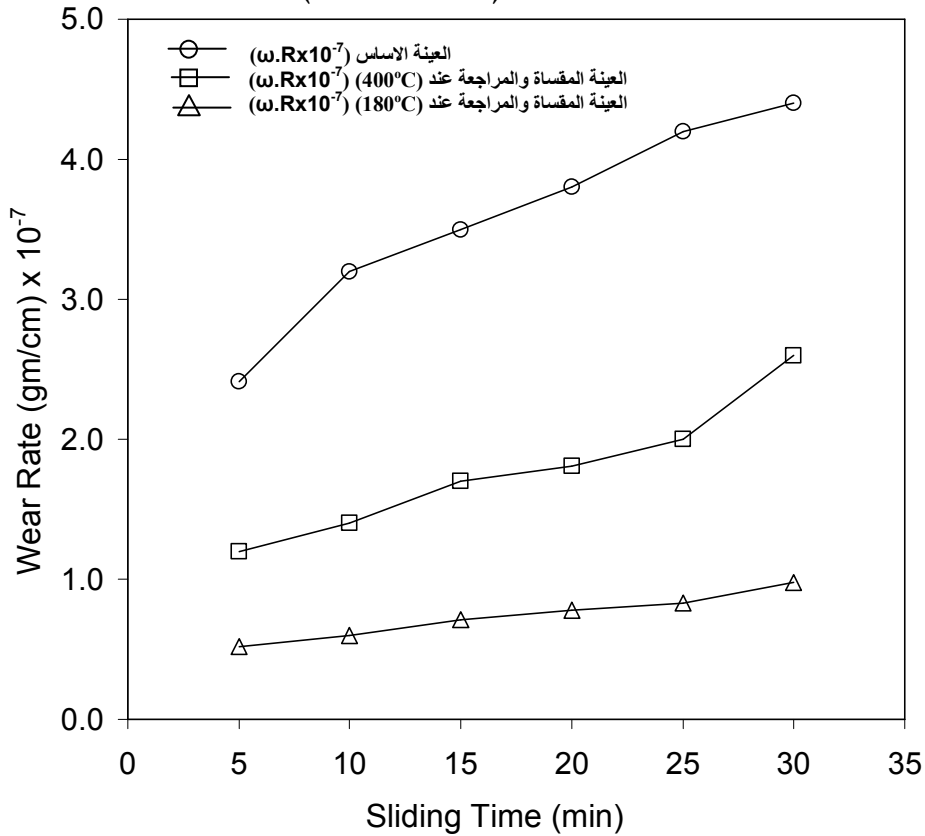


الشكل (1-C) العينة بعد التقسية بالزيت والمراجعة عند درجة حرارة 180 °C

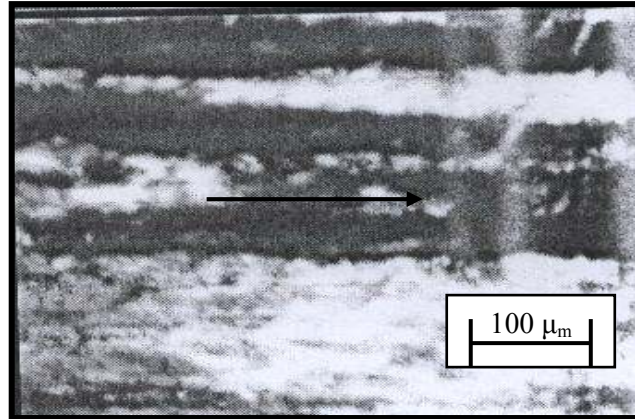
الشكل رقم (1): البنية المجهرية للعينات قبل وبعد المعاملة الحرارية.



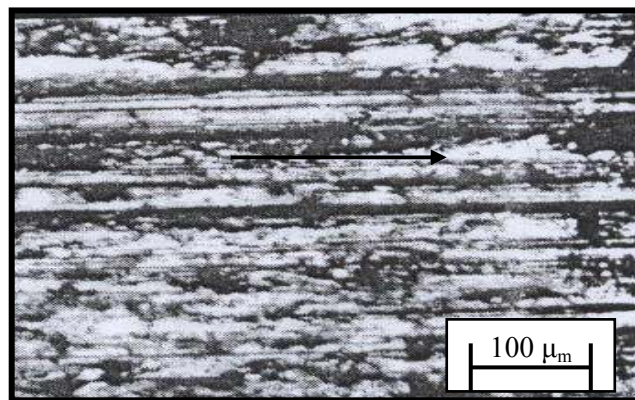
شكل رقم (2): العلاقة بين الحمل المسلط ومعدل البلى عند سرعة انزلاق ثابتة (2.199 m/sec).



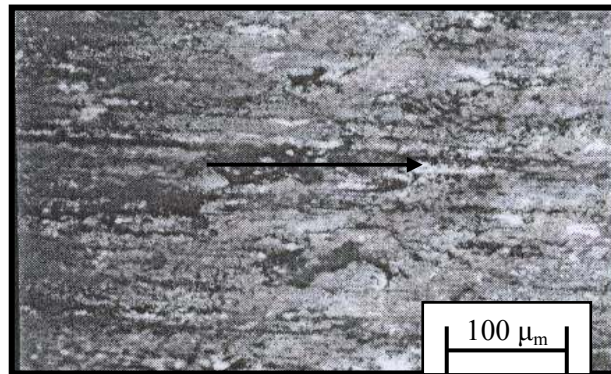
شكل رقم (3): العلاقة بين زمن الانزلاق ومعدل البلى عند سرعة انزلاق ثابتة (2.199 m/sec).



شكل (4-A): طوبوغرافية سطح العينة الاساس



شكل (4-B): طوبوغرافية سطح العينة المقساة
بـ 180°C بالزيت والمراجع عند



شكل (4-C): طوبوغرافية سطح العينة المقساة
بـ 400°C بالزيت والمراجع عند

اتجاه الانزلاق →

الشكل رقم (4): طوبوغرافية اسطح البلى للعينات قبل وبعد المعاملة الحرارية