

## دراسة تأثير إزالة الزنك في سبيكة البراص على خواص الكلال

حسين جبار حسين      هناء عزيز سميح      سعد ميخائيل إيليا

قسم هندسة مواد/الجامعة التكنولوجية

(Received 25 September 2007; accepted 13 May 2009)

### الخلاصة

يتضمن البحث الحالي دراسة عملية إزالة الزنك عن طريق التآكل وتأثيرها على خواص الكلال حيث تم دراسة إزالة الزنك من سبيكة البراص بثلاثة أنواع من الأوساط وهي الوسط الأحامضي والقاعدي والملحي بتركيزات مختلفة وأظهرت الدراسة ان أكبر نسبة إزالة تحدث في الوسط القاعدي والتي أدت إلى انخفاض قيم الخواص الكلال للسبيكة المذكورة حيث تتناسب خواص الكلال للسبيكة تناسباً عكسياً مع مقدار الإزالة للزنك .

الكلمات المفتاحية: *corrosion brass ,dezincification ,fatigue*

### 1. المقدمة

إن عملية إزالة الزنك هي عملية انتشارية حيث تمت العملية بحدوث تحلل لكل من النحاس والخراسين معا ثم يتبعها إعادة ترسيب للنحاس. وتم قياس معدل التآكل بتحليل العناصر للمحلول الأكال باستخدام جهاز الامتصاص الذري (AAS) ودراسة مقدار الفقدان في العناصر ومع مرور الزمن.

قدم الباحثان (Cole & Newman) [4] في عام (1988) مقارنة وحسابات بالطريقة الكهروكيميائية لسطح قضيب للبحث عن ظاهرة إزالة الزنك و SCC في سبائك براص - إلفا من خلال دراسة سلوك الانتقالات المصعدية (Transiast anodic behavior) لهذه السبائك في محلول نترات الصوديوم وبأحداث خدوش (Scratching) باستخدام آلية الانفعال السريع. وقد أظهرت النتائج ان آلية الانفصال السريع غير مناسبة في الوسط المستخدم لأن طبقة السطح للبراص تتعرض إلى فشل ميكانيكي كبير عندما تتعرض إلى الانفعال، إن نتائج الخدوش تتداخل مع آلية التصدع للطبقة نتيجة نمو التشقق عبر الحبيبات.

قام الباحث محمد علي نياي [5] عام (2001) بدراسة خصائص الفشل في أنابيب المكثفات لمحطة توليد الطاقة الكهربائية (محطة توليد جنوب بغداد) والمصنعة من سبائك نحاسية وتمثل الفشل بخاصيتي التآكل والزحف ، وتم دراسة أنواع التآكل التي تتعرض لها هذه السبائك ومنها إزالة الزنك Dezincification وتآكل التنقر وتشققات التآكل الاجهادي SCC وتشققات الموسمية Season crackers وتآكل الكلال، وأوضحت الدراسة ان أكثر أنواع التآكل التي تتعرض لها سبائك النحاس هي تشققات التآكل الاجهادي SCC وتآكل التنقر وتآكل البقع الحارة (Hot spot corrosion) بتأثير كل من الكبريتات والامونيا.

وان الفحص المجهرى لمقطع الكسر لـ ( SCC ) يوضح ان سبيكة (Cu/Zn 33) تعاني من كثرة الفجوات والفراغات بسبب المقاومة الضعيفة للتآكل.

يعتبر النحاس من مجاميع الفلزات المهمة وذلك لامتلاكه خواص جيدة تميزه عن الفلزات الأخرى ومن هذه الخواص توصيله الجيد للحرارة والكهرباء ، مقاومة جيدة للتآكل ،سهولة تصنيعه ويصنف النحاس من الفلزات المقاومة للتآكل ولتحسين خواصه تضاف اليه مجموعة من العناصر والتي تكون مع النحاس سبائك النحاس والتي تقسم إلى مجاميع اهمها مجموعة البراص ومجموعة البرونز [1] حيث تتعرض سبائك البراص الأصفر لعدة أنواع من التآكل من أهمها هو التآكل الاجهادي والتآكل الاختياري والتآكل الموضعي والنحت ومن أهم أنواع التآكل التي تحدث لسبائك البراص الأصفر هو التآكل الاختياري او مايعرف بعملية إزالة الزنك (dezincification) .

قام الباحثون ( Namboodhiri, Chaudhary, Prakash ) و Agrawal [2]& عام (1983) بدراسة ظاهرة إزالة الزنك لثلاثة أنواع من البراص ذات التركيب ( 70/30, 63/37, 60/40 Cu/Zn ) في محلول (15.7 N) من الامونيا باستخدام طريقة الغمر البسيط (المباشر) لمدة ( 285hr ) وتحليل وسط التآكل (المحلول) وقياس الاستقطاب بـ potentiostatic polarization ، استنتجت الدراسة ان الأنواع الثلاثة للبراص تعاني تآكل في محلول الامونيا حيث إن أكثر الأنواع تآكلا هو 60/40 بعده 70/30 ، وان براص 63/37 يعاني تآكل بطيء جدا حيث ان التآكل وتحلل الخرصين في محلول الامونيا يعتمد على تركيز النحاس المتآكل وان التشوه اللدن يؤثر كثيرا على عملية التآكل وبالتالي عملية إزالة الزنك .

قام الباحثان ( K. R. Trethewey & I. Pinwill. L ) [3] عام (1986) بدراسة ميكانيكية إزالة الزنك لسبيكة البراص في ماء البحر ( 3.5%NaCl ) باستخدام تقنية ( Anodic potentiostate ) حيث أوضحت النتائج ان ميكانيكية إزالة الزنك تتبع قانون نوع قطع مكافئ (Parabolic type rate) مما يعني

## ٢. الجزء النظري

لسبائك البراص الاصفر بفعل العوامل الميتالورجيا ومنها الإنهاء السطحي [8] .

## ٣. العوامل المؤثرة على الكلال في سبائك البراص الأصفر

تتعرض الأجزاء الهندسية أثناء التطبيق إلى أحمال ديناميكية بشكل دوري ويطروف محيطية تسبب فشل الأجزاء الهندسية وتتأثر عملية فشل الأجزاء الهندسية بفعل قوى الكلال بعدة عوامل أهمها حجم الحبيبية واتجاه استنطالها ، والإنهاء السطحي ودرجة الحرارة والظروف البيئية وتركيز الاجهادات وبذلك فإن كلال سبائك البراص الأصفر المتعرضة لأوساط اكاله والتي حدثت عليها عملية تآكل تكون أكثر تأثراً بعامل الإنهاء السطحي والظروف البيئية وتركيز الاجهادات حيث ستؤدي عملية التآكل إلى تلف السطح وبالتالي حدوث التآكل النقري وكذلك الظروف البيئية المحيطة لها تأثير على عملية الكلال من تركيز الوسط الأكال ونوعية [10,9].

من أهم الأدلة على فحوصات عملية الكلال هو منحنى الإجهاد - عدد الدورات ( S-N curve ) حيث يتميز منحنى ( S-N ) للمعادن الغير حديدية بعدم ظهور حد الكلال وتستمر علاقة عكسية بين الإجهاد وعدد الدورات .

## ٤. الجزء العملي

تم دراسة ظاهرة إزالة الزنك لسبائك البراص كمرحلة أولى ثم تمت دراسة تأثير عملية التآكل ( إزالة الزنك ) على خواص الكلال . تم استخدام عينات من سبيكة براص الفا الأصفر والمعروف بـ براص الطلقات الأصفر بالإبعاد ( L=100.5mm,d=8mm ) والتي تحمل الرقم ( C26000 ) حسب تصنيف ( ASTM ) حيث تم شراء قضبان من هذه السبيكة من السوق التجاري وبطرف ( 12mm ) وتمت عملية التحليل الكيميائي لمادة القضبان لغرض معرفة التركيب الكيميائي ، والجدول ( 1 ) يوضح نتائج التحليل الكيميائي.

في سبائك النحاس - خارصين يضاف خارصين إلى النحاس بنسبة لا تتجاوز ( 36% ) لتكوين سبائك البراص ، وهذه السبائك يمكن تقسيمها الى مجموعتين هي مجموعته الطور الواحد (  $\alpha$  ) - براص) ومجموعه الطورين (  $\alpha+\beta$  براص ) وتتميز المجموعه الأولى من هذه السبائك بأنها ذات طور واحد هو المحلول الجامد ( الفا ) (  $\alpha$  ) وهو محلول جامد استبدالي للنحاس والخارصين والذي يمتلك تركيب بلوري مشابه للتركيب البلوري للخارصين وهو المكعب المرتكز الوجه [6].

ويمكن تقسيم المجموعه الى عدة أنواع أهمها براص الدقائق الأصفر وبراص النحاس الأحمر حيث تحتوي سبائك النحاس الأحمر نسبه خارصين تتراوح بين ( 5 - 20 ) % . إما سبائك النحاس الاصفر فتمتلك نسبة خارصين يتراوح بين ( 20 - 36 ) % وللحصول على اقصى جمع بين المقاومة والمطيلية يضاف خارصين إلى النحاس بنسبة ( 30 ) % فتكون سبيكة تعرف ببراص الاطلاقات الأصفر ( Cartridge ) brass والتي تمتاز بقا بلية التشكيل على البارد .

تتعرض سبائك البراص بشكل عام إلى عدة أنواع من التآكل وخصوصا عند احتوائها على نسبة خارصين اعلي من ( 15% ) ولذلك فان سبائك البراص الاصفر ستعرض لعدة أنواع من التآكل من أهمها هو التآكل الاجهادي والتآكل الاختياري والتآكل الموضعي والنحت ومن أهم أنواع التآكل التي تحدث لسبائك البراص الأصفر هو التآكل الاختياري أو ما يعرف بعملية إزالة الزنك ( dezincification ) [7,6].

من أهم الأوساط الأكاله لسبائك البراص هو ماء البحر وذلك بسبب امتلاكه وفرة من ايونات الكبريتات والكلوريدات السالبة وبما ان عملية نزع الخارصين في سبائك البراص الأصفر تعتمد على ايونات الكبريتات والكلوريدات بالتالي سيؤدي ماء البحر الى تآكل البراص الأصفر وذلك عن طريق تكوين اوكسيد النحاسوز ( CuO ) وبالتالي ازدياد عملية نزع الخارصين ، اما التآكل الاجهادي فانه يحدث لسبائك البراص الأصفر في الأوساط التي تكون مشبعة بغاز الامونيا ويحدث التآكل التنفري

## الجدول - 1 -

يوضح نتائج التحليل الكيميائي للبراص الأصفر.

العنصر %wt	Cu	S	Sb	Ni	As	Mn	Si	Fe	Zn
العينة القياسية	70.000	0.0025	0.0082	0.0044	0.0050	0.0080	0.0043	0.0500	30.000
نتائج الفحص	Rem.	0.0070	0.0084	0.0040	0.0050	0.0088	0.0036	0.0060	30.450

٢ - استخدمت قاعدة هيدروكسيد الصوديوم (  $\text{NH}_4\text{OH}$  ) وبتركيز مولاري ( 1, 1.5, 2, 2.5 M ) وبمدة غمر ( 21 ) يوم بعدها يتم استخراج العينة وغسلها وتجفيفها .

٣ - استخدام حامض الكبريتيك (  $\text{H}_2\text{SO}_3$  ) وبتركيز مولاري ( 1, 1.5, 2, 2.5 M ) بمدة غمر ( 21 ) يوم ، بعدها يتم استخراج العينات وغسلها وتجفيفها .

٤ - استخدمت أربعة عينات لكل عملية غمر لغرض إجراء فحص الكلال عليها وذلك للحصول على قراءة جيدة ودقيقة إضافة

تم اعتماد طريقة فقدان بالكتلة باستعمال ميزان الكتروني حساس نوع ( SARTORING ANALYTIC ) ذي دقة قياس (  $+0.0001\text{gm}$  ) للاستدلال على حصول عملية التآكل للعينات وتمت عملية فحص الإزالة بعد غمر العينات في الأوساط الأكاله وكالاتي:

١ - استخدام ملح كلوريد الصوديوم (  $\text{NaCl}$  ) وبتركيز مولاري ( 1, 1.5, 2, 2.5 M ) وبمدة غمر ( 21 ) يوم . بعدها يتم استخراج العينة وغسلها وتجفيفها .

طريق عزم انحناء حيث يبقى أجهاد الانحناء ثابتا طيلة فترة الانحناء ويتم تسليط الحمل على النهاية الحرة للعينة والذي يكون عموديا على محورها السيني ( X- axis ) وهذا بدوره يعرض سطح العينة إلى أجهاد شد وإجهاد ضغط خلال الدوران [9,8]. ويتم حساب إجهاد الانحناء من خلال :-

$$\sigma_b = \frac{M_b}{I} \quad \dots(1)$$

$$\sigma_b = \frac{P * L}{\left(\pi * \frac{d^3}{32}\right)} \quad \dots(2)$$

- L = 100.5 mm , d = 8mm,

$$\sigma_b = 2P$$

حيث أن :

$\sigma_b$  : إجهاد الانحناء

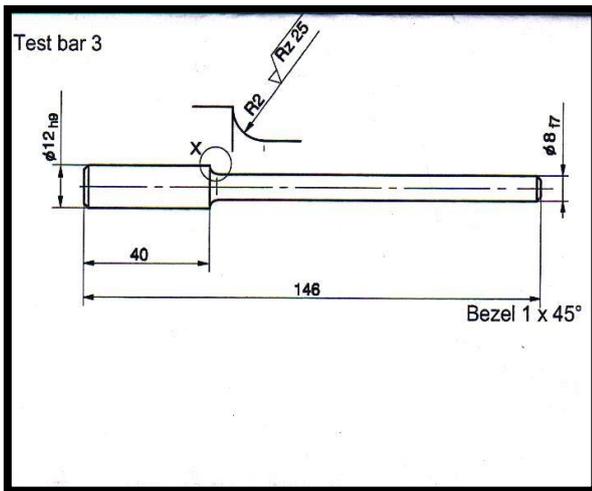
L : ذراع الحمل المسلط (mm).

P : الحمل (N).

$M_b$  : عزم الانحناء.

I : عزم القصور الذاتي.

d : قطر تخصر العينة (أقل قطر في العينة (mm)).



الشكل -3- يوضح العينة القياسية المستخدمة في البحث

إلى عينة السبيكة التي بدون معاملة كيميائية لاعتمادها في عملية فحص الكلال للسبيكة بدون حصول عملية التآكل .

لغرض التأكد من حصول عملية إزالة الزنك للعمليات المغمورة في المحاليل الأكالية تم إجراء فحص المحلول الذي غمرت فيه العينات وللأوساط الأكالية الثلاث وتم حساب تركيز الزنك في كل وسط تآكلي . وتم إجراء هذا الفحص باستعمال جهاز الامتصاص الذري (Atomic Absorption Emission Spectrophotometer) AA-670 .



الشكل -1- يوضح ماكينة CNC لفحص الكلال المستخدمة في البحث



الشكل -2- يوضح جهاز فحص الكلال المستخدم في البحث

## ٥. النتائج والمناقشة

يتضمن هذا الجزء نتائج الفحوصات التي أجريت في الجانب العملي بدءاً من دراسة التآكل بالزرع الانتقائي للخارصين بعملية (Dezincification) بتأثير الأوساط الألكالية (الحامضي، القاعدي، والملحي) لسبيكة براس-الفا مع عرض نتائج فحص الامتصاص الذري للمحلول الذي غمرت فيه العينات ونتائج فحص الكلال.

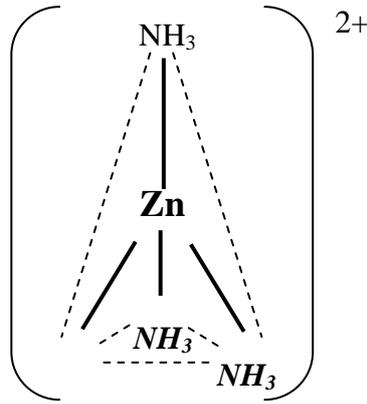
تم تشغيل العينات المحضرة لفحص الكلال في شركة نصر العامة للصناعات الميكانيكية وعلى مكائن ( CNC ) وحسب المواصفات القياسية للعينة والموضحة بالشكل (1)، وقبل إجراء فحص الكلال أجريت عملية تنعيم وصلق لسطح العينة وعلى مرحلتين حيث تضمنت المرحلة الأولى استخدام ورق تنعيم من كربيد السيلكون وبدرجة ( 1200, 1000, 800, 500, 320 ) أما المرحلة الثانية فقد تم فيها استخدام معلق الماس ( DP- Suspension ) مع القماش الخاص به. لقد تم إجراء فحص الكلال في قسم هندسة المواد في الجامعة التكنولوجية والذي يعمل بطريقة الانحناء الدوار والموضح في الشكل ( 2 )، حيث يتم تعريض عينة الاختبار والموضحة في الشكل (3) إلى الإجهاد عن

## ٦. تأثير نوع الوسط



أن عملية الإزالة للخارصين التي تعاني منها سبيكة البراص (عينات البحث) ذات اللون الأصفر تتأثر بالوسط وخصوصاً في الأوساط المتعادلة والقاعدية والتي تسبب تحلل السبيكة إلى أيونات النحاس والخارصين، التي تفترض حصول المراحل الثلاثة (ذوبان السبيكة، مغادرة أيونات الزنك، ترسب النحاس الذائب)، وفي الوقت الذي تفقد فيه أيونات الزنك قابليتها على الترسيب في المناطق التي تحللت منها يمكن لأيونات النحاس الناتجة ان تترسب ثانية في المواقع التي خرجت منها على شكل نحاس أحمر لذلك تظهر على السطح كنتاج عرضي من نواتج التآكل بقع حمراء اللون وسط اللون الأصفر لعينات السبيكة [7]. ومن خلال ما تقدم سيتم مناقشة تأثير كل وسط في عملية الإزالة بالمقارنة مع الأوساط الأخرى ذات التركيز نفسه، أن زيادة نسبة الإزالة في الأوساط الثلاثة المستعملة تتبع التسلسل الآتي:

Dezincification in  $\text{NH}_4\text{OH} > \text{NaCl} > \text{H}_2\text{SO}_4$



حيث يمثل (Zn<sup>2+</sup>) ايون الفلز الثاني (NH<sub>3</sub>) الليكاند المرتبط عن طريق ذرة النتروجين.

ان اعلى معدل لإزالة الزنك يحدث في المحلول القاعدي المتمثل بـ (NH<sub>4</sub>OH)، إن كلاً من النحاس والزنك الموجودين في سبيكة البراص يحدث لهما ذوبان بفعل الامونيا (NH<sub>3</sub>) حيث يكونان]:

$$\text{Zn} + 4\text{NH}_3 \rightarrow [\text{Zn}(\text{NH}_3)_4]^{2+} + 2e \dots (3)$$

$$\text{Cu} + 2\text{NH}_3 \rightarrow [\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]^+ + 1e \dots (4)$$

إلا أن أيون معقد النحاسوز (Cu<sup>+</sup>) يعد غير مستقر ويبدأ بالتأكسد بوجود الأوكسجين إلى الحالة الثنائية (Cu<sup>2+</sup>) وفق التفاعل:

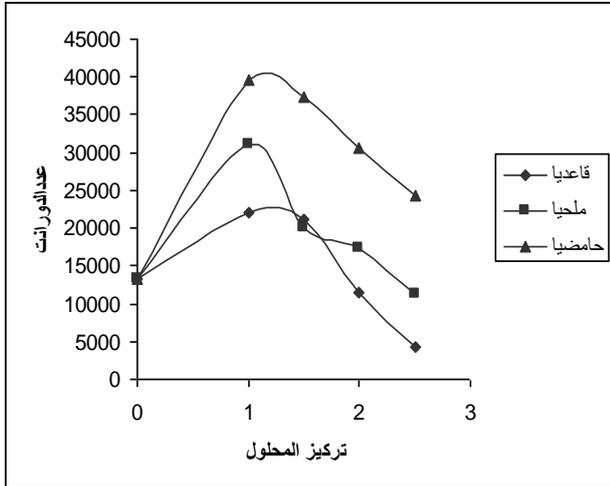
$$2[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]^+ + \frac{1}{2}\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} + 4\text{NH}_3 \rightarrow 2[\text{Cu}(\text{NH}_3)_5]^{2+} + 2\text{OH}^- \dots (5)$$

## ٧. نتائج فحص الكلال

من البيانات التي حصل عليها من جهاز فحص الكلال تم إنشاء منحنى (S-N)، حيث يمثل محور (y-axis) سعة

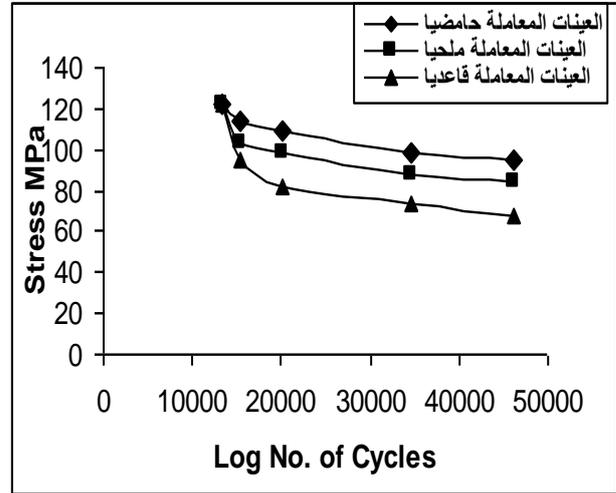
وان أيون المعقد الأخير سيختزل إلى ( [Cu(NH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]<sup>+</sup> ) على سطح السبيكة .

وعند وجود وسط اكال سوف تتكون نقر ناكلية صغيرة على السطح تعمل هذه النقر كنقاط لتركيز الاجهادات وبالتالي تعتبر كنقاط لنشؤ شقوق الكلال وبالتالي سوف يؤثر على حد الكلال الذي بدوره يخفض من مقاومة الكلال بصورة كبيرة وكما موضح بالشكل (5).



الشكل -5- العلاقة البيانية بين عدد دورات الفشل وتركيز المحلول للأوساط ( الحامضية والقاعدية والملحية ) وبثبات الإجهاد المسلط والبالغ (90 MPa)

الإجهاد ("Stress Amplitude"  $S_a$ ) أما محور (x-axis) فيمثل لوغاريتم عدد دورات الفشل ("Cycle to Failure"  $N_f$ ) ولجميع العينات والموضحة بالشكل (4)، ويلاحظ من الشكل زيادة عدد دورات الفشل كلما قلت سعة الإجهاد المسلط. فقد لوحظ عند سعة الإجهاد العالية يكون عدد دورات الفشل قليلا نتيجة التشوه المرن- اللدن الذي يحدث على سطح المعدن وهذا يؤدي إلى نمو الشق الذي يؤدي إلى الفشل.



الشكل -4- العلاقة البيانية بين الإجهاد المسلط وعدد دورات الفشل للعينات المعاملة ( الحامضية والقاعدية والملحية )

الجدول - 2 -

بيانات منحنى (S-N) للسبيكة الأصلية مضاف إليها العينات التي تم معاملتها قاعديا.

Samples	Concentration	Cycles to failure(Nf)			Average Cycles
		$N_1$	$N_2$	$N_3$	(Nf)
Pure	Without Treatment	13339	13337	13339	13338.33
2	1%	22082	22082	22079	22081
3	1.5%	21116	21114	21118	21116
4	2%	11401	11401	11398	11400
5	2.5%	11323	11321	11325	11323

الجدول - 3 -

بيانات منحنى (S-N) للسبيكة الأصلية مضاف إليها العينات التي تم معاملتها ملحيا.

Samples	Concentration	Cycles to failure (Nf)			Average Cycles
		$N_1$	$N_2$	$N_3$	(Nf)
Pure	Without Treatment	13339	13337	13339	13338.33
2	1%	30945	30942	30945	30944
3	1.5%	20026	20024	20025	20025
4	2%	17229	17227	17225	17227
5	2.5%	11218	11215	11218	11217

الجدول - 4 -

بيانات منحني (S-N) للسبيكة الأصلية مضاف إليها العينات التي تم معاملتها حامضيا.

Samples	Concentration	Cycles to failure(Nf)			Average Cycles (Nf)
		N <sub>1</sub>	N <sub>2</sub>	N <sub>3</sub>	
Pure	Without Treatment	13339	13337	13339	13338.33
2	1%	39677	39675	39676	39676
3	1.5%	37351	37348	37348	37349
4	2%	30643	30641	30645	30643
5	2.5%	24368	24368	24367	24368

الجدول - 5 -

يوضح حد الكلال للعينات بعد المعاملة الكيميائية.

ت	نوع المعاملة	الاجهاد (MPa)
1	العينات المعاملة حامضيا	100
2	العينات المعاملة ملحيا	91
3	العينات المعاملة قاعديا	78

## ٨. الاستنتاجات

Water", Surface and Coating Technology, Vol.30, No.5, 1986.

- [4] A.T.Cole & R.C. Newman, K.Sieradzki, "A Comparison and Evaluation of Bar Surface Electrochemical Techniques for the Investigation of SCC in Alpha Brass ", Corro.Sci.J., Vol.128 No.1, p.p 109 (1988).

- [5] محمد علي ذياب، "دراسة خصائص الفشل في أنابيب المكثفات المصنعة من سبائك نحاسية لمحطة كهرباء جنوب بغداد"، رسالة ماجستير قسم هندسة الإنتاج والمعادن، 2001.

- [6] <http://www.key-to-metals.com/Article27.htm,Zurich9Switzerl> and "Copper and Copper Alloys " International and STEP- Comm ERCE AG., 2004.

- [7] د.كاظم عباس الموسوي، د.ساسي ارحومة الزنين د.عبد E-Mail: elgapub@ dream. Vol.ney.mt, 2000, ELGA.

- [8] W.Bolton, "Engineering Technology " 3<sup>rd</sup> ed., U.K., 1998.

- [9] W.D.allister "Materials Scienncce and Engineering an Introduction " 6<sup>th</sup> ed., John Wiley and Sons ,Inc., 2003.

- [10] J.M.Gere "Mechanics of materials " 6<sup>th</sup> ed., 2004 <http://www.engineering.brooksols.com>.

١ - إن أعلى معدل لإزالة الزنك يحدث في المحلول القاعدي المتمثل بـ NH<sub>4</sub>OH.

٢ - معدل الإزالة للزنك في الوسط الملحي والحامضي يكون أقل مما ملاحظ في الوسط القاعدي

٣ - انخفاض مقاومة الكلال بصورة كبيرة للعينات التي تم معاملتها قاعدياً بالمقارنة مع العينات التي تم معاملتها حامضياً وملحياً.

## ٩. المصادر

- [1] B.A.Ssouli, A. Srhiri & H. Idrissi, "Charcterization and Conttrol of Selective Corrosion of  $\alpha_1, \beta$  - Brass by a acoustic Emission " , NDT and Einternational 36, 2003 [www.elesevier.com/locate/ndteint](http://www.elesevier.com/locate/ndteint).

- [2] T.K.G Namboodhiri , P.S Chaudhary, B.P arkash, & M.K. Agrawal, Dezincification of Brass in Concentrated Ammonia , Corro.Sci., Vol. 22, No.11, 1982.

- [3] K.R. Trethewey & I .Pinwill, "The Dezincification of Free Maching Brass in Sea

## **Study Effect of Dezincification on the Fatigue Properties of Brass Alloy**

**Hussein Jabbar Hussein\***     **Hanaa A. Al-Kaisy\*\***     **Saad M. Elie\*\*\***

Department of Material Engineering / University of Technology

\* Email: [husseinjabbar11@yahoo.com](mailto:husseinjabbar11@yahoo.com)

\*\* Email: [azeez\\_49@yahoo.com](mailto:azeez_49@yahoo.com)

\*\*\* Email: [Saad\\_Elea@yahoo.com](mailto:Saad_Elea@yahoo.com)

---

### **Abstract**

This research includes a study of dezincification by corrosion from brass alloys in three types of media, which are acidic solution, basic and slat solution in different percentages. The study show the higher dezincification occurs in basic solution which decrease the fatigue properties where the fatigue properties are inversely proportional with dezincification.

---