

أسباب تآكل فولاذ التسليح في المنشآت البيتونية المسلحة تأثير تشقق البيتون والحد من التآكل

الدكتور منير الأطرش*

(قبل للنشر في 3/12/1996)

□ الملخص □

يعتبر صدأ فولاذ التسليح وتآكله شائعاً وخطيراً يؤثر على تحمل المنشآت البيتونية المسلحة. بعد تحليل الأسباب المؤدية إلى صدأ فولاذ التسليح وتآكله في المنشآت البيتونية المسلحة وبالتركيز على السبب الأهم -تشققات البيتون- من خلال بحث مخبري، أجري على عدد من العينات لجوانز بيتونية مسلحة باستعمال بيتون من نوعيات مختلفة.

أشارت النتائج أن الشقوق تزيد من نفاذية العوامل المؤثرة، وتؤدي إلى نقص فتره بداية التآكل. لكن امتداد أذى التآكل كان يعتمد بشكل كبير على نوعية البيتون، فقد ثبتت البيتون عالي الجودة- ($C<0.50$) قدرته على حماية فولاذ التسليح من التآكل، حيث ظهر على فولاذ التسليح في هذه العينات المخبرية تآكل سطحي فقط، غير مؤذ. ولم يكن هناك تأثير واضح لسعة الشق على أذى التآكل وعلى نفاذية العوامل الضارة.

* مدرس في قسم الهندسة الإنشائية - كلية الهندسة المدنية - جامعة تشرين - اللاذقية - سورية.

Corrosion of steel reinforcement is the most widespread and serious durability problem of concrete structures

Dr. Muneer AL-ATRASH*

(Accepted 3/12/1996)

□ ABSTRACT □

The aim of this paper is to analyze the primary causes which lead to corrosion of steel reinforcement then the concentration on concrete cracks during an experimental research, that was tested for specimens of reinforcement concrete beams using different concrete qualities.

The results indicated that cracks increased the penetration of aggressive agents and resulted in an early corrosion initiation. But corrosion spread depended significantly on concrete quality, high quality concrete ($w/c < 0.50$) showed a great ability to limit the corrosion damage to harmless surface corrosion at the crack zone.

There wasn't any clear influence of crack width either on corrosion damage or on penetration of aggressive agents.

* Lecturer at Department of structural Engineering, Faculty of Civil Engineering, Lattakia, Syria.

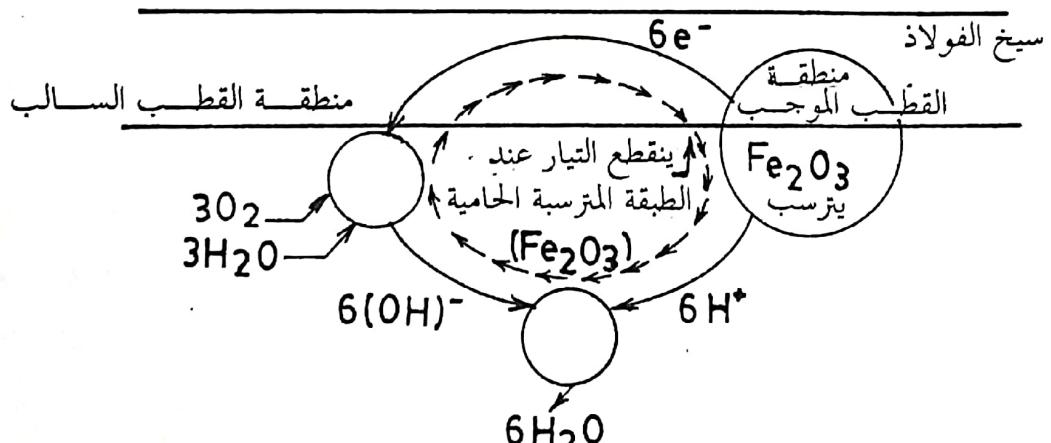
1- المقدمة:

صداً فولاذ التسلیح عبارة عن عملية كهروكيميائیة، تحدث عند السطح الفاصل بين فولاذ التسلیح والبيتون بوجود الرطوبة والأوكسجين؛ وتحتاج لتيار من الإلكترونات، يسري من قطب موجب إلى قطب سالب، ويجب توفر الوسط الذي ينقل التيار الكهربائي بين القطبين، وهو عادة ماء أو محلول مائي فيه أملاح ذاتية، وتم التفاعلات الكيميائية [2]، الشكل رقم (1).

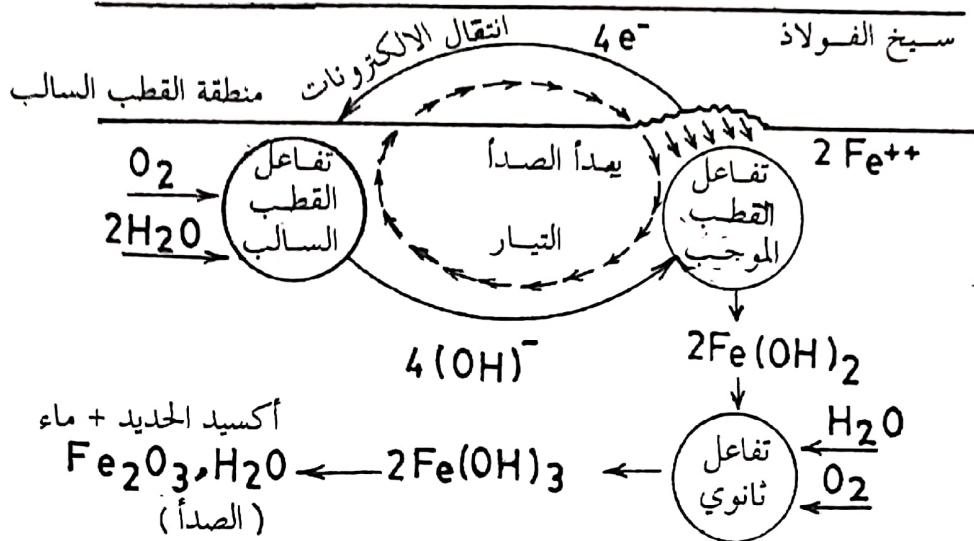
ويعتبر أكسيد الحديد الناتج (Fe_2O_3) شديد الامتصاص للماء وضعيف الالتصاق بالحديد، وبذلك تسهل إزالته بالذوبان البطيء، تاركاً سطح الحديد

ليسمح بتكون صداً جديداً، وبالتالي يتآكل فولاذ التسلیح نتيجة الصداً، فتضعف مقاومته ومعه تضعف مقاومة العنصر البيتونی المسلح.

وإن هیدروکسید الحديد الناتج $Fe(OH)_2$ يزداد حجمه ازدياداً كبيراً في الحجم الأصلي لقضيب الفولاذ فيؤدي إلى تولد إجهادات انفصالية دائيرية عالية حول قضبان التسلیح تؤدي بدورها إلى شقوق محلية يمكن أن تمتد باتجاه طول القضيب مشكلة شقوقاً طولية موازية له، وعند زيادة الصداً، تبدأ طبقة البيتون السطحية بالتساقط.



(a): سلامة الطبقة الحامية تمنع حدوث الصداً.



(b): حدث التكسير في الطبقة الحامية لفولاذ التسلیح فبدأ الصدأ

الشكل (1): التفاعل الكيميائي في حالة وجود حماية ضد الصدأ [2].

وبالتالي استقصاء أهم الإجراءات الازمة للحد من التآكل.

2- دور البيتون في تأمين حماية فولاذ التسلیح من الصدأ:

يعمل البيتون على حماية فولاذ التسلیح من الصدأ، من خلال تفاعلات كيميائية على سطح الفولاذ، تؤدي إلى تكون طبقة حامية سليبة على سطح قضبان التسلیح، وكذلك من خلال حاجز يمنع وصول الرطوبة والأملاح من الجو المحيط إلى فولاذ التسلیح ، وهذا الحاجز هو الغطاء البيتونى الذي يشكل قاعدة تحمى الفولاذ وتتنج عن التفاعلات التي تحدث أثناء شک البيتون وتصلبه. وهذه القاعدة تمثل هيدروكسيد الصوديوم والبوتاسيوم

بعد الرطوبة والأوكسجين وقود عملية الصدأ، يبدأ أن الصدأ لا يبدأ إلا إذا فقدت الحماية التي يوفرها البيتون لقضبان التسلیح، نتيجة أسباب عدة أهمها: زيادة نسبة الكلوريدات بالخلطة أو التحول الكربوني للبيتون الخارجي أو حدوث تسقفات نتيجة أسباب أخرى مما يسهل وصول الرطوبة إلى فولاذ التسلیح ويندأ الصدأ.

يهدف هذا البحث إلى تحليل أهم الأسباب المؤدية إلى صدأ فولاذ التسلیح وتأكله في المنشآت البيتونية المسلحة، من ثم التركيز على تأثير تسقفات البيتون -كونها المسبب الأساسي لمشاكل التآكل- وذلك من خلال بحث مخبري تجريبي

شكل رقم (2)، فتصبح الطبقة الحامية السلبية غير متزنة وتتكسر مما يجعل التيار الكهربائي يسري في الفولاذ ومن ثم يبدا الصدأ.

ويحدث فقدان القاعدة نتيجة لعامل أو أكثر من العوامل التالية:

أبخرة ومحاليل حامضية يتعرض لها العنصر البيتونى المسلح.

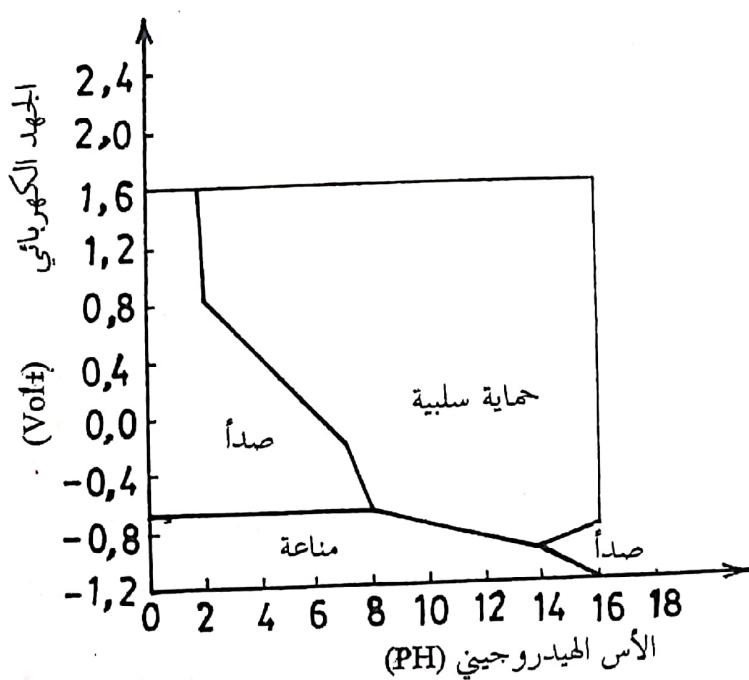
التتحول الكربونى للغطاء البيتونى.

تغلف الكلوريدات في البeton سواء من المياه المحيطة أم من وجودها في الخلطة البيتونية أصلًا.

وجود شقوق سطحية بعمق يصل إلى قصبان التسلیح، وخاصة إذا كانت الشقوق موازية لفولاذ التسلیح.

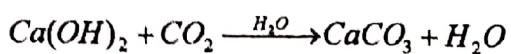
والكالسيوم وهي ذات أنس هيدروجيني (pH) يتراوح بين 12.5 إلى 13.5 [6]، وعند هذه القيمة تؤدي التفاعلات الكيميائية التي تحدث على سطح فولاذ التسلیح إلى ظروف سلبية تمنع التفاعلات الكهروكيميائية التي تسبب الصدأ، كما تؤدي هذه التفاعلات إلى تكوين طبقة رقيقة جداً من نواتج الصدأ مثل أكسيد الحديد Fe_2O_3 فلتتصق بسطح قضيب التسلیح وتنمنع حدوث الصدأ.

تبقى قاعدية الحماية فعالة لفترة طويلة من الزمن، إلا إذا أثرت عليها أملاح أو أحماض، أو إذا حدث تحول كربوني للبيتون السطحي فتفقد. إذا قلت قاعدية البeton المحيطة بالفولاذ إلى حد ينخفض فيه الأنس الهيدروجيني عن /10/،



شكل (2): علاقة الصدأ بالأنس الهيدروجيني [2].

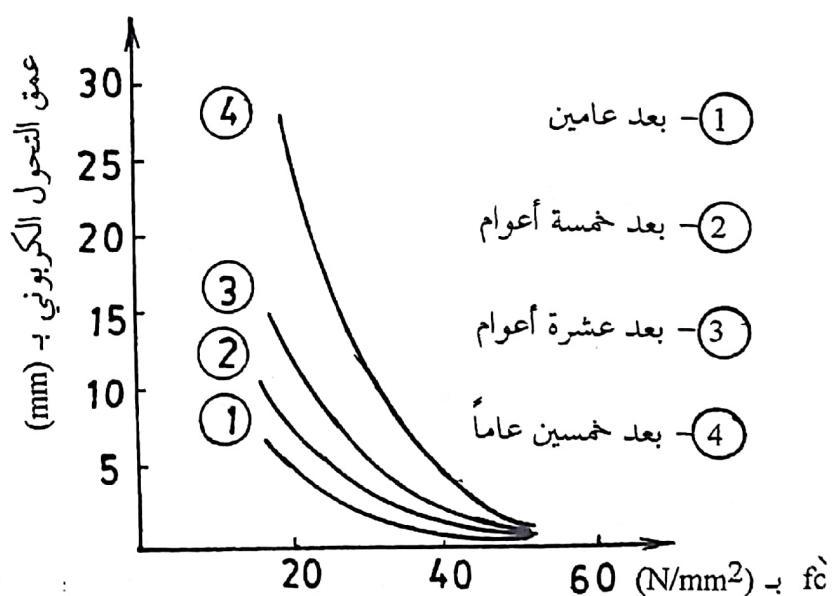
الجو مع المواد القاعدية الموجود في البeton [4] - هيدروكسيد الكالسيوم وتحولها إلى كربونات:



ويعتمد معدل التحول على نفاذية البeton، والرطوبة، وجود تشققات سطحية [9]. إن لجودة البeton تأثيراً كبيراً جداً على عمق التحول الكربوني، شكل رقم (3)، فالبenton الجيد غير النفاذ لا يحدث له تحول كربوني إلا في حدود طبقة سطحية جداً (عدة مليمترات) حتى بعد زمن طويل، بينما البenton الرديء المنفذ يحدث له تحول كربوني بعمق يصل حتى عشرة أضعاف عمق التحول في البenton الجيد.

2-1: تأثير الأبخرة والمحاليل الحامضية:
ينفذ البeton قاعديته نتيجة تغلغل الأبخرة الحامضية الموجودة في الهواء غالباً ثاني أكسيد الكربون وفي المناطق الصناعية ثاني أكسيد الكبريت - إلى داخل البeton، ويعتمد هذا التغلغل على سماكة الغطاء البنتوني ونفاذية البeton، فالبenton الرديء يكون نفوذياً، وبالتالي فإن مقاومته للأبخرة الحامضية ضعيفة [1].

2-2: تأثير التحول الكربوني للبenton التغطية:
ينفذ البenton التغطية قاعديته نتيجة عملية التحول الكربوني للبenton، وهي تفاعل ثاني أكسيد الكربون الموجود في



شكل (3): عمق التحول الكربوني مع الزمن وتبعاً لجودة البenton.

وتحدث عملية مشابهة للتحول الكربوني بوجود ثاني أكسيد الكبريت في الجو المحيط بالعناصر البيتونية المسلحة، وتسمى عملية التحول الكبريتي، وتسبب أيضاً نقص قاعدة البيتون المحيط بفولاذ التسليح، وإذا حدث تحول كربوني وكبريتني معاً، فإن ذلك سيزيد من سرعة فقدان البيتون لقاعدته. ولهذا ينصح بزيادة سماكة الغطاء البيتونى لفولاذ التسليح فى الأجزاء الملوثة بالكبريتات. ويجب ألا تقل سماكة التغطية بأية حال عن القيم المبينة في الجدول رقم (2)[2].

وينقسم التحول الكربوني إلى مراحلتين أساسيتين:

المرحلة الأولى:

وتبدأ من تاريخ صب البيتون حتى وصول التحول الكربوني إلى فولاذ التسليح، حيث تفقد الحماية السلبية التي توفرها له قاعدة البيتون فيبدأ الصدأ، وتستغرق هذه المرحلة وقتاً طويلاً إذا كان البيتون جيداً.

المرحلة الثانية:

يتطور الصدأ بمعدل يختلف من حالة لأخرى[3]، جدول رقم (1).

جدول (1): قابلية تأكل فولاذ التسليح المعرض للوسط المحيط[3]

0.003-0.005 mm/year	منطقة جافة وباردة - هواء نظيف غير ملوث (البادية)
0.005-0.01 mm/year	منطقة أقل جفافاً من الأولى - هواء مقبول غير ملوث
0.01-0.02 mm/year	مناخ ساحلي كمدينتي طرطوس واللاذقية
0.02-0.05 mm/year	المدن الصناعية الكبرى (دمشق-حلب) هواء ملوث
0.05-0.09 mm/year	المدن الصناعية المعرضة لأبخرة كيميائية، مصافي بترول حمص وبانياس

جدول (2): الحد الأدنى لسماكة التغطية البيتونية[2]

سماكة التغطية البيتونية (mm)					نوع التعرض	
بحيث لا تقل عن قطر أكبر قضيب تسليح مستعمل						
المقاومة المميزة للبيتون على الضغط (N/mm ²)						
الجدران والبلاطات المصمتة		جميع العناصر عدا البلاطات		محمى من الوسط الخارجي	غير محمى (جو عادي)	
> 25	≥ 25	> 25	≤ 2.5	20	25	
10	15	15				
15	20	20		30	عوامل ضارة	
20	25	25				

2-3: تأثير الكلوريدات:

ما تزال مرتفعة [11]. والكلوريدات المتغلغلة في البeton من الخارج أشد تأثيراً على فولاذ التسليح من تلك الموجودة داخل الخلطة البيتونية، بسبب تجمع بعض الكلوريدات داخل الخلطة نتيجة إماهة البeton، أما باقي الأيونات فستبقى ذاتبة في الماء الموجود بالفراغات وحرقة الحركة فتؤثر على فولاذ التسليح.

وعندما يتزافق تأثير الكلوريدات مع التحول الكربوني يصبح معدل الصدأ أسرع.

تبين الكودات العالمية أنه بالفترة الأخيرة تم تخفيض القيم المسموح بها والخاصة بتركيز الكلوريدات في البeton وذلك في ضوء التجارب والخبرة المتاحة. وسطياً تم تحديد المحتوى الأقصى لأيونات الكلوريدات الذائبة في الماء في البeton كنسبة مئوية من وزن الاسمنت [5] كالتالي:

يعتبر تأثير الكلوريدات على فولاذ التسليح أخطر من تأثير التحول الكربوني في بينما يمكن منع حدوث مزيد من التدهور في عناصر الطبقة البيتونية السطحية التي تحولت كربونياً فإنه لا توجد وسيلة فعالة لمنع التدهور في حالة وجود تركيز خالٍ من الكلوريدات داخل الخلطة البيتونية إلا بإزالة البeton المتعطل تماماً حول فولاذ التسليح.

تدمر أيونات الكلوريدات الحمائية السلبية لفولاذ التسليح داخل البeton، والكلوريدات إما أن تكون موجودة في البeton (مصادرها الحصويات أو ماء الخلط أو الإضافات المحتوية على كلوريد الكالسيوم) وإما تصل إلى البeton بعد استخدام المنشآ (ومصادرها مياه البحر أو المياه الجوفية أو أملاح إذابة الجليد). يؤدي وجود الكلوريدات في البeton إلى تشطط عملية الصدأ حتى ولو كانت قاعدة البeton

%0.4	للاسمنت العادي أو سريع التصلد
%0.2	اسمنت مقاوم للكبريتات
%0.15	جو رطب معرض للكلوريدات
%0.08	بيتون مسبق الإجهاد

بداية التأكل وبالتالي يؤثر ذلك على العمر الاستثماري للمنشآت البيتونية المسلحة. لا تسبب الشقوق العمودية، عادةً على اتجاه قضبان التسليح في استمرار عملية الصدأ إذا كان البeton كثيفاً وضعيفاً

2-4: تأثير وجود الشقوق بالبenton: عملياً تظهر التشققات في المنشآت البيتونية المسلحة، وهذا يسهل عملية تغلغل العناصر الضارة بصورة أسهل مما هي عليه في البeton غير المتشقق، وهذا يسرع

والرطوبة يكون أكثر وخاصية في الساحل - ولذا يكون معدل الصدأ أكبر [10].

إذن من المفيد أن نقترح أن الشقوق هي المسبب الأساس لمشاكل التآكل وذلك ارتباطاً مع الوسط المحيط المؤثر وسعة الشقوق ونوعية البيتون.

3- الاختبارات العملية: 3-1: الخلطات البetonية، تحضير العينات، المحيط المؤثر:

تم تصميم ثلاثة خلطات لتعطي ثلاثة أنواع للبيتون، بيتون رديء وبيتون وسط وبيتون عالي الجودة، وذلك باستخدام الاسمنت البورتلاندي العادي ورمل طبيعي درجة وسط - وبحص طبيعي بدرج بين 10-20mm بالنسبة المبينة في الجدول رقم (3)[7,8].

المسامية وسبب ذلك أن الجزء المكشوف من القضيب الفولاذي عند الشق يتصرف كما لو كان قطباً موجباً، ولكن يلزم توفر الأوكسجين والرطوبة لأجزاء أخرى من القضيب نفسه أو قضبان أخرى متصلة به اتصالاً مباشراً أو كهربائياً عن طريق الأسوار - لكي يحدث الصدأ أو يستمر، فإذا كان البيتون كثيفاً وضعيف المسامية وسماكنة طبقة التغطية كبيرة لحد كافية لوقف الأوكسجين والرطوبة عند ستباطأ عملية الصدأ وقد توقف كلية، وكلما ازداد اتساع الشق ازداد معدل الصدأ لأن مساحة أكبر من قضيب التسلیح تفقد طبقتها الحامية السلبية، أما الشقوق الطولية الموازية لقضبان التسلیح فتؤدي إلى استمرار عملية الصدأ، لأن الطبقة الحامية السلبية تفقد عند أماكن كثيرة من القضيب، فإذا كانت القضبان قريبة من السطح الخارجي للمبني فإن توفر الأوكسجين

جدول (3): مكونات الخلطات البetonية[7,8]

W/C النسبة %	المواد مقدرة بـ (Kg/m ³)				رقم الخلطة
	اسمنت	ماء	بحص	رمل	
71	253	177	1170	755	1
50	353	177	1160	685	2
39	453	177	1150	610	3

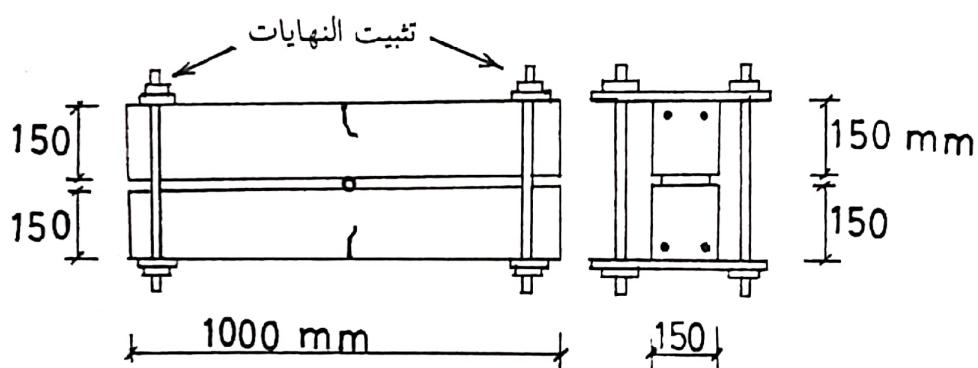
المسلحة بقضبان ذات نتوءات φ 10mm وكانت هذه القضبان في ظروف متماثلة [12]، ووضع تسلیح عرضي

أما العينات فكانت عبارة عن جوانز بيتونية بمجاز 1000mm وذات مقطع عرضي مربع 150×150mm

تعرض العينات إلى كلوريد متسارع أو جو من الكربون المتسارع، فالعينات بجو من الكلوريد المتسارع تعرضت يومياً لرش بمحلول كلوريد الصوديوم خمس مرات لمدة ساعة بشكل مركز، والعينات بجو من الكربون المتسارع وضعت في حجرة تحتوي على غاز ثاني أكسيد الكربون CO_2 بنسبة ٤٠٪ وافرة بالهواء (4٪)، وذلك في درجة حرارة 20°C ورطوبة نسبية ٥٥٪.

لمقاومة الإجهادات المماسية الناتجة عن القص.

بعد 28 يوماً من الصب وتبلييل نظامي بالماء تمأخذ جائزتين من الخلطة نفسها وثبتت نهايتيهما مع بعضهما البعض وفي الوسط وضع مسند بينهما فأجهدا، شكل رقم (4)، وتم تحديد سعة الشق من خلال تغير الإجهاد وبوساطة مقياس بصري كهربائي حتى العرض المطلوب للشق (0.10mm; 0.30mm)، تم



شكل (4): إحداث الشقوق في العينات (الجوانز) من خلال تطبيق جهود عليها [12]

في حالة التعرض للكلوريد تمأخذ عينات على عمق 27.5mm من منطقة الشق، ومن البيتون السليم لتعيين محتوى الكلوريد الكلي بانعكاس أشعة X. ولأجل قياس عمق الكربنة في حال عينات تتعرض للكربون استعملت قياسات مؤشر فينول [4].

3-2: إجراءات فحص العينات:
كانت قياسات طاقة التآكل تقل باستعمال مقياس فولت عالي المقاومة مع نحاس/سلفات نحاس (Cu/CuSO_4) كمرجع قطب كهربائي [6]. وفي نهاية عام كامل تم كسر العينات من أجل الكشف عن ظروف التسليح، فكان تقييم منطقة التآكل مأخوذاً كنسبة من المنطقة الكلية المترضة.

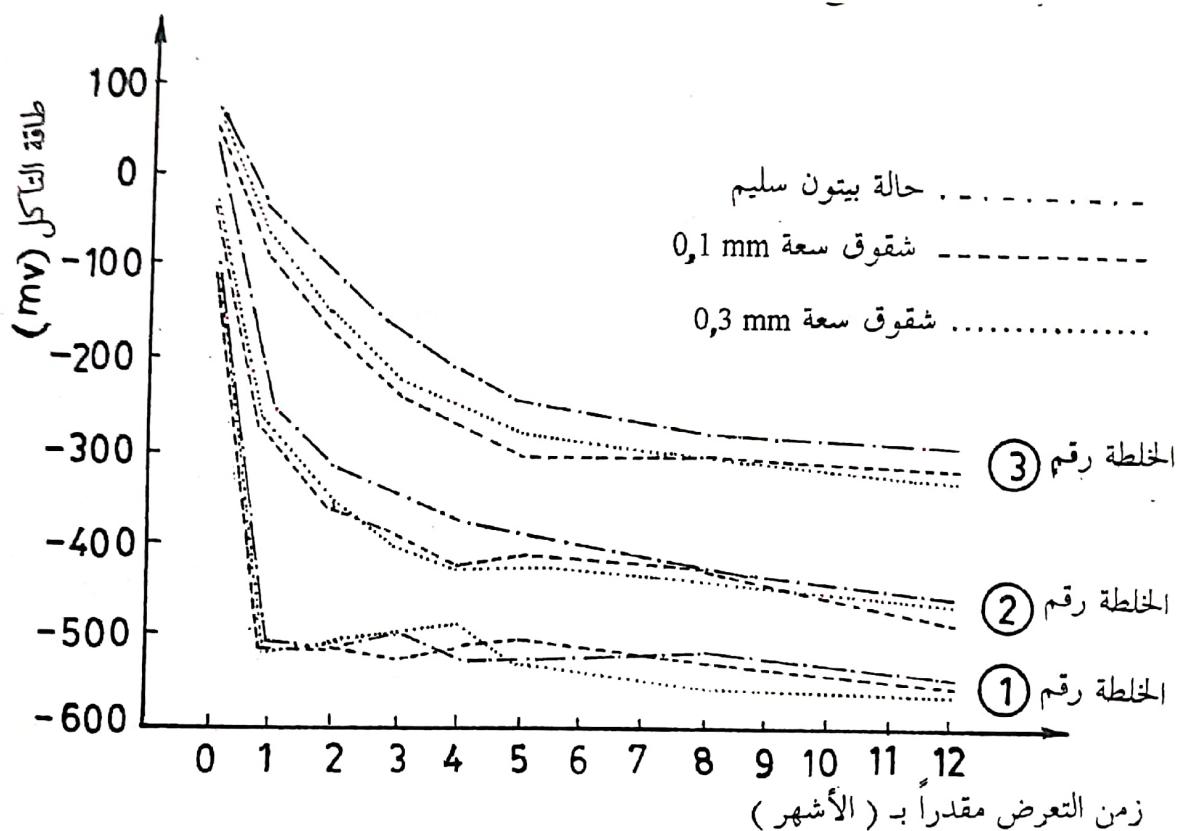
التعرض مبنية على الشكل رقم (5)، الذي يوضح أن هناك تناقصاً في طاقة التآكل [6]،

3-3: نتائج الفحص:

- بداية تأثير الكلوريد:

نتائج طاقة التآكل لمختلف العينات

البيتونية المسلحة مأخوذة على أساس مدة



شكل (5): طاقة التآكل منسوبة إلى بداية تأثير الكلوريد

غير المتشقة. وكان متوسط طاقة التآكل في نهاية عام كامل للتعرض -(-550)- في (1;2;3) للفيزيات على التوالي.

تبين الصور في الشكل رقم (6)، ظروف قضبان فولاذ التسلیح في حالة وجود أو عدم وجود تشکفات، من مختلف الخلطات البetonية.

مع تزايد زمن التعرض ويختلف حسب الخلطات البetonية - كانت كل العينات للخلطات رقم (1) ذات احتمال كبير للتآكل فعال أقل من (-350mv) في أقل من أسبوع من التعرض. احتاجت قيمة التآكل نفسها للعينات من الخلطة رقم (2) إلى زمن تراوح من شهرين بالنسبة للعينات المتشقة إلى ثلاثة شهور للعينات

بيتون سليم

عينات الخلطة رقم (1)

سعة الشق 0,1 mm

سعة الشق 0,3 mm

بيتون سليم

عينات الخلطة رقم (2)

سعة الشق 0,1 mm

سعة الشق 0,3 mm

بيتون سليم

عينات الخلطة رقم (3)

سعة الشق 0,1 mm

سعة الشق 0,3 mm

شكل (6): ظروف فولاذ التسلیح المتعرض لتأثير الكلورید [12]

لكنه كان سطحياً فقط ويشبه إلى حد ما طبقة الصدأ الرقيقة جداً أو المتشكلة على قضبان التسلیح ذي التنوعات في الهواء العادي، والجدير بالذكر أن التآكل حدث بشكل أساس في المقاطع المتشقة.

إن تأثير الشقوق وسعة الشق وجودة البیتون على محتوى الكلورید والمناطق التي صدأت لمختلف عينات البیتون وذلك من أجل العينات المتشقة

لكن يعتمد شكل التآكل على نوعية البیتون، فمن أجل عينات للخلطات رقم (1)، ($w/c=0.70$) ظهر التآكل على شكل حفر (تقعر) فوق منطقة التعرض بشكل مستقل عن عرض الشق، في بينما لم يلاحظ على عينات الخلطة رقم (2)، ($w/c=0.50$) حفر إلا أن التآكل كان كثيفاً والمنطقة التي صدأت زادت عن 50% من المنطقة المعروضة. أما عينات الخلطة رقم (3)، ($w/c=0.39$) فقد ظهر عليها الصدأ

جدول (4): محتوى الكلوريد ومساحات التآكل تبعاً للعينات وسعة الشقوق [12]

رقم العينة	سعة الشق (mm)	% مساحة التآكل	محتوى الكلوريد كنسبة من وزن الاسمنت
(1)	0	100	11.3
	0.1	95	12.8
	0.3	85	13.2
(2)	0	55	5.9
	0.1	70	8.1
	0.3	60	7.8
(3)	0	< 10	0.6
	0.1	< 10	2.8
	0.3	10	2.1

سعة الشقوق ($0.3\text{mm}; 0.1\text{mm}$), وتبين أن كل قضبان فولاذ التسلیح المعرضة كانت في حالة تآكل. بشكل عام تآكل القضبان بشكل طولي على طول جوانب المقطع العرضي المتشقق بكمال الطول للمنطقة الفعالة على طول القضيب بشكل أكثر أو أقل تناوباً مع عمق التحول الكربوني للعينة البيتونية، تزداد منطقة التآكل مع ازدياد فترة التعرض البدائي للتحول الكربوني، ويبدو واضحاً أن سعة الشقوق لا تلعب دوراً هاماً في طاقة التآكل، جدول رقم (5).

أشارت النتائج أن محتويات الكلوريد قد زادت في مناطق الشقوق مع زيادة النسبة (w/c). تم قياس ضرر التآكل كنسبة ما بين منطقة التآكل إلى المنطقة الكلية المعرضة، وكان هذا الضرر أكثر أو أقل تماثلاً للفولاذ المعرض من نوع البيتون نفسه وذلك بشكل مستقل عن ظروف الشق. وبالتالي يؤكد هذا أن أهم العوامل بالنسبة لحدوث التآكل بسبب الكلور هو النسبة (w/c).

- بداية التحول الكربوني:
تم اختبار عينات لفترة 8 أسابيع وعينات لفترة 16 أسبوع وذلك لقيمتين من

جدول (5): قياسات العينات المعرضة للتحول الكربوني المتتسارع [12]

مدة التحول الكربوني (أسبوع)	عمق التحول الكربوني (mm)	مساحة التآكل %	طاقة التآكل (mv)	سعة الشق (mm)
8	8	8	320-	0.10
	8	16	330-	0.30
16	14	25	370-	0.10
.	14	25	380-	0.30

منخفض للأوكسجين كنتيجة للمسامات الصغيرة الملئية بالماء، تزداد المقاومة الكهربائية وهذا يقلل من خطر التآكل. لكن تحديد تزويد منطقة القطب السالب بالأوكسجين يحتمل أن يكون عامل تحكم، إلا إذا كان البيتون مشبعاً.

أهم العوامل المساعدة في انتشار التآكل هي المقاومة الكهربائية وانتشار أيونات الكلوريد.

من أجل نسب عالية لـ (w/c) وبسبب الانتشار الكبير للكلوريد سيكون الكلوريد بكميات كبيرة في مستوى الفولاذ بالوقت نفسه أو بعد التآكل بوقت قصير في جانب الشق. في النهاية يمكن أن يبدأ

4- التقييم والنتائج:

من الواضح أن مقاومة تغلف الكلوريد ضمن الشقوق مهملاً بالمقارنة مع مقاومة الانتشار في طبقة التغطية من البيتون السليم. وهذا مؤكّد من خلال زيادة محتوى الكلوريد في الشق المائل وبالتالي ينبع عن ذلك بداية مبكرة للتآكل في هذه المنطقة. تعتمد خطورة امتداد بقعة التآكل بعد ذلك بشكل أساس على جودة البيتون.

ويشير البحث إلى أن زيادة معدل الكلوريد في جانب الشق لا تؤدي بالضرورة إلى بداية التآكل في جانب الشق لأن ذلك يتعلق بجودة البيتون. فلأجل نسبة منخفضة لـ (w/c) ومع معدل انتشار

البيتونية عن 0.3% من وزن الاسمنت
وزاد تأثيره عندما كان مصدره
خارجيًّا.

- زاد معدل محتوى الكلوريد بشكل ملحوظ في المقاطع المتشقة بالمقارنة مع البيتون السليم.
- لا يوجد دليل واضح للقتراح أن لسعة الشق التأثير الأهم على محتوى الكلوريد، وعلى عمق التحول الكربوني أو على معدل التآكل للفولاذ المغطى بالبيتون.
- كان التحول الكربوني بطيناً جداً في حالة البيتون عالي الجودة، بينما في حالة البيتون الرديء الفوژي وقلة سمكية الغطاء البيتوني وجود الشقوق السطحية وجود رطوبة نسبية عالية 50-70%，تسارع معدله.
- استمرار عملية الصدأ إلى تشقق الغطاء البيتوني لأن حجم أكسيد الحديد الناتج من الصدأ أكبر بكثير من حجم الحديد الأصلي.
- مع ازدياد الصدأ ازدادت التشوہات في الطول والعرض ثم بدأ البيتون الخارجي بالتساقط.
- تعرضت عينات البيتون المتشقة لتحول كربوني متسرع، وتأكل فولاذ التسليح بعد فترة على طول جانبي الشق وبشكل متناسب مع عمق التحول الكربوني بصرف النظر عن سعة الشق.

التآكل في مناطق كبيرة كما في حالة عينات الخلطة (1)، ولا يوجد اختلاف ملحوظ بين البيتون المتشقة والبيتون السليم.

في حالة نسبة منخفضة لـ(w/c) تكون قابلية تغلغل الكلوريد منخفضة، إذن سيكون التآكل حول جانب الشق محدوداً حيث إن محتوى الكلوريد هناك وافر. المقاومة الكهربائية العالية التي تقرر الاتصال بين القطب الموجب والقطب السالب سوف تحافظ على معدل تآكل قليل في هذه الجوانب ومع الزمن يمكن أن تتوقف أيضاً بسبب ميزة عدم قابلية الفوژية لنواتج التآكل التي يتحمل أن تلتتصق على سطح الفولاذ.

وبالتالي يبدو أن البيتون ذو المقاومة العالية لانتشار الكلوريد يمكن أن يقلل من احتمال وجود الشقوق في البيتون، وأن الشقوق في حالة التحول الكربوني تؤثر كسطوح جديدة حيث إن التحول الكربوني يستمر على طول الاتجاه الجانبي على سطح الفولاذ، وسيزيد ذلك بشكل منتظم مع زيادة مدة التعرض. العامل الحاسم لحدوث التحول الكربوني بهذه الحالة هو أيضاً نوعية البيتون التي تحكم بتدخل أكسيد الكربون من المحيط الخارجي.

وأخيراً ينتهي البحث إلى النتائج التالية:
- بدأ تأثير الكلوريد على صدأ فولاذ التسليح عندما زاد تركيزه في الخلطة

في العناصر الإنسانية والمنشآت
المعرضة للعراء (العناصر الخارجية
في البناء، الجسور،...) أو المعرضة
لمؤشرات ضارة مختلفة.

- برهن البيتون ذو النسب القليلة
 $L(w/c < 0.5)$ قابلية الحد من ضرر
التآكل حيث اقتصر على تآكل غير
مؤذٍ في منطقة الشق، لذلك تصح
باستخدام بيتون عالي الجودة، خاصة

REFERENCES

المراجع

- [1]- برقاوي، شريف، 1987 - تصدع المنشآت الأسماك وطرق المعالجة والتدعم، دمشق.
- [2]- أبو المجد، شريف /كمال، منير /سلامة، عمرو /الأبياري، شادية نجا، 1993- تصدع
منشآت الخرسانية وطرق إصلاحها، القاهرة.
- [3]- جرجي، سمير، آب 1994- حماية المنشآت الفولاذية من الصدأ وتأثير التركيب
الكيميائي على مكوناتها واستقرارها - مجلة باسل للعلوم الهندسية، العدد الأول، دمشق.
- [4]- Carbonation of concrete made with dense natural aggregates –
building research establishment, 1981 – information paper 6/81, London.
- [5]- Commission 32 RCA- Resistance of concrete to chemical attack-
Materiaux et constructions, 1981- Vol.14, No.8.
- [6]- ACI committee 222- corrosion of Metal in concrete, Report by
committee 222- ACI, Detroit, Michigan, 1985-USA.
- [7]- REINSDORF, S., 1987 Betontaschenbuch, Band 1,
Betontechnologie- Berlin.
- [8]- SCHULSE, W. / TISCHER, W. / ETTEL, W. -P., 1987 – Der
Baustoff Beton, Band 2- Berlin.
- [9]- American Standards for Testing and Materials, ASTMC876,
Standards method for half- cell potentials of Book of Standards
section 4, Vol.04.02. 1988.
- [10]- TREADAWAY, K.W.J. / COZ,R.N. / BROWN, B.L., 1989 –
Durability of corrosion resisting steel in concrete proceedings of
Institution of civil Engineers, part 1.
- [11]- HAQUE, M.N. / KAWAMURA ,M., 1992 – Carbonation and
Chloride – induced corrosion of reinforcement in fly ash concrete –
ACI Material Journal Vol.89, No.1.
- [12]- EL-GHALY, A.E.H. 1996 – Influence of concrete cracking on
corrosion of steel reinforcement, in Cairo first international concrete
on concrete structures, Cairo.