

تأثير أملأ الكلوريدات على المنشآت الخرسانية المسلحة

م.م.نهلة ناجي هلال

قسم هندسة السدود والموارد المائية

كلية الهندسة - جامعة الأنبار

الخلاصة.

يعد تآكل حديد التسليح في المنشآت الخرسانية المسلحة في وسط وجنوب العراق والخليج العربي من المشاكل الخطيرة التي تحتاج إلى عناية وبحوث موسعة نظراً لزيادة نسبة الأملأ الكلوريدية في التربة والمياه الجوفية وارتفاع درجات الحرارة صيفاً والذي يشجع على حدوث تشققات الانكماش بنوعيها اللدن وانكمash الجفاف، إن حصول التشققات يسهل من اختراق الأيونات الضارة المتواجدة في التربة والمياه الجوفية مسبباً تمزق الطبقة الواقية المحيطة بحديد التسليح وحصول ظاهرة الصدا مع تشقق وتشظي الغطاء الخرساني المحيط بحديد التسليح إضافة إلى ذلك قد يحصل ضرر إنسائي في أعضاء الخرسانة المسلحة بسبب فقدان التلاصق بين الحديد والخرسانة وتآكل مقطع حديد التسليح وفي بعض الحالات قد يمتد الضرر إلى فشل إنسائي ، ويقدم هذا البحث دراسة لهذه المشكلة ومعرفة مسبباتها وتأثيراتها ومعرفة عوامل السيطرة عليها، وبينت نتائج العمل المختبري ان تعرض الخرسانة للكلوريدات يؤدي إلى نقصان الكثافة بنسبة (1.5%) ونقصان مقاومة الانثناء بنسبة (138%) بعمر 28 يوم .

الكلمات الرئيسية : التآكل ، الخرسانة ، الكلوريدات ، الكثافة ومقاومة الانثناء .

1. المقدمة.

يعرف التآكل بأنه إفساد المادة أو خواصها نتيجة تفاعلاها مع مؤثرات خارجية أو داخلية أو هو التلف الناتج عن تفاعل مادتين أو أكثر أو مكوناتهما في وجود وسط مساعد مثل الحرارة والرطوبة أو الأملأح.

ويحدث التآكل في المنشآت ببطء شديد وهدوء لكن الخسائر التي يسببها تفوق التصور ، فمنها خسائر مادية واقتصادية ومنها صحية تتعلق بصحة الإنسان وتؤثر عليه مباشرة والبيئة المحيطة به . فالمنشآت الصناعية والمباني الخدمية مثل المدارس والمستشفيات ومحطات التوليد وأعمدة نقل الطاقة والجسور والطرق والموانئ والمطارات، تتأثر سلباً بحدوث التآكل في أجزائها مما يؤدي إلى قصر عمرها والإقلال من فترة صلاحيتها وكفاءتها التشغيلية مما يزيد تكالفة صيانتها وتشغيلها، كما أن شبكات نقل وتوزيع المياه ومحطات الضخ وتخزين المياه تتعرض إلى التآكل سواء من داخل خطوط النقل والتوزيع وملحقاتها أو من خارج الخطوط والأجزاء الظاهرة والتي تتعرض لتغيرات مختلفة بيئية ومناخية.[1]

2. التآكل في الخرسانة.

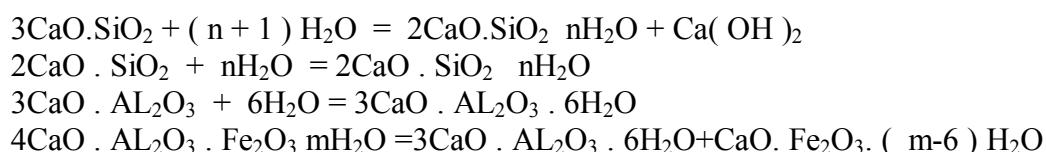
الخرسانة هي الحجر الصناعي الناتج عن تصلب الخلطة المنتقاة من الرمل والحسى والمادة الرابطة وهي الاسمنت والماء، وهي من أهم المواد الإنشائية لسهولة الحصول عليها ورخص تكلفتها وتحملها للظروف البيئية المختلفة وهذا الحجر الصناعي ناتج عن تفاعلات معقدة بين المكونات الرئيسية للاسمنت والرمل والحسى التي تتكون في الغالب من المواد التالية :

بنسبة 42 - 67%	CaO	أوكسيد الكالسيوم
بنسبة 24-19%	SiO ₂	أوكسيد السليكون
بنسبة 7 - 4%	Al ₂ O ₃	أوكسيد الالومينيوم
بنسبة 6 - 2%	Fe ₂ O ₃	أوكسيد الحديد

وأوكسید أخرى مثل المغنيسيوم MgO والبوتاسيوم K₂O وأوكسيد الصوديوم.

تؤثر هذه النسب من الأوكسيد على جودة الاسمنت وظهور تشوهات متقاومة في الخرسانة التي تساعده على دخول الأبخرة المائية والأحماض والكلوريدات إلى حديد التسليح فيبدأ التآكل ويزداد ببطء شديد فتبدأ عملية تخريب الخرسانة، وبهذه التفاعلات الكيميائية والفيزيائية الحاصلة بعد خلط المواد المكونة للخلطة الخرسانية تتحل مكونات الاسمنت مكونة محلول غروي يغلف حبيبات الحصويات ثم إعادة تبلور جزيئات المواد المحيطة يصاحب ذلك تصلب في العجينة

كما يلي :



إن سرعة تفاعل هذه الأوكسيد هي التي تحدد سرعة تصلب الخلطة أما دور الأوكسيد الفعالة مثل أوكسيد السيليسيوم الذي يتفاعل مع هيدروكسيد الكالسيوم Ca(OH)₂ التي تتشكل من سيليكات الكالسيوم الثلاثية التي تتصلب وترفع درجة مقاومة الاسمنت للتآكل، وفي نفس الوقت يحدث تفاعل الكربنة بين هيدروكسيد الكالسيوم وغاز ثاني أوكسيد الكربون من الهواء الجوي وبخار الماء كما يلي :



تبلور كاربونات الكالسيوم بسرعة أكبر [2].

3. أسباب حدوث التآكل في الخرسانة.

تعود الأسباب التي تزيد من حدوث التآكل في المنشآت الخرسانية إلى :

1. عدم كفاية الدراسة الأولية في التصميم الإنثائي للمنشأة، وعدم إتباع المواصفات القياسية لتصميم وتنفيذ الخرسانة المسلحة خصوصاً في حساب الأحمال المعرض لها المبني وعدم اختيار نظام إنثائي لنقل الأحمال بطريقة صحيحة أو الأقل من نسبة حديد التسلیح، وإهمال الظروف المحيطة بالمنشأة، مثل منسوب المياه الجوفية وجود الأملاح في التربة.
2. إهمال في طريقة التنفيذ في كامل أجزاء المنشأة مثل الإهمال في اختيار الخلطات الخرسانية المثالية وعدم استعمال المعدات الصحيحة في خلط وصب ورص الخلطة الخرسانية ، التقصير في إجراء الفحوصات التي تعطي مؤشر عن جودة الخرسانة مثل *slump test* وإهمال معالجة فواصل الصب أو إهمال الغطاء الخرساني المناسب حسب أجزاء المنشأة.
3. قصور في اختيار مكونات الخرسانة مثل استعمال حصى غير متدرج ويحتوي على أملاح ومواد عضوية، واستعمال اسمنت غير معروف المصدر أو منتهي الصلاحية، واستعمال مياه ملوثة غير صالحة للخلطات الخرسانية.
4. إهمال في عزل الماء والرطوبة في الأسطح ودورات المياه والأساسات عند ارتفاع منسوب المياه الجوفية واحتواء تلك المياه على نسبة عالية من الكلوريدات أو الأملاح الضارة التي تتسرّب بواسطة الخاصية الشعرية إلى داخل الخرسانة والتي تصل إلى حديد التسلیح فيحدث التآكل بدرجة عالية يؤدي إلى عدم تماسك الغطاء الخرساني في المنشأة خاصة في الأساسات.
5. هناك مؤثرات تؤثر سلباً على المنشأة لم تؤخذ في الحسبان عند التصميم مثل وجود الغازات الضارة الموجودة بكثرة في الأجواء الصناعية أو تلف الأرضيات من جراء استخدام المواد الكيماوية في المختبرات ومصانع الأسمنت والبتروكيميائيات، او تعرض المنشأة للزلزال والاهتزاز الأرضي نتيجة لوجود المنشأة بالقرب من محطة وخطوط السكك الحديدية.
6. الصب في درجات الحرارة العالية يؤدي إلى تشقق في الخرسانة وتكون فجوات هوائية داخل الخرسانة.[3]

4. صدأ الحديد.

إن صدأ حديد التسلیح هو أكثر مشاكل المنشآت انتشاراً في منطقتنا العربية ويرجع معظم التصدع في المنشآت الخرسانية والنقص في عمرها الافتراضي لصدأ الحديد، وتعتبر الخرسانة المسلحة من المواد التي ذات ديمومة معقولة تبقى قائمة لفترة طويلة ويفضلها المصممون عن كثير من أنواع المنشآت ولا يقل من عمرها وتحملها إلا صدأ الحديد.

قد يكون الصدأ بسيطاً ويظهر في صورة تشققات رفيعة عند قضبان التسلیح أو بقع صدأ وقد يزيد فيؤدي إلى تساقط الخرسانة المكونة للغطاء الخرساني وقد يصل الصدأ إلى حدوث إنهيار للعضو الخرساني بأكمله.

وخطورة صدأ الحديد تتلخص في أنه يبدأ ويستمر لمدة طويلة بدون ظهور أعراض وذلك لأن التدهور المصاحب لصدأ الحديد بطيء وقد يستمر لسنين وهنا مكمن الخطورة حيث أن طالما بدأ فلابد له من الاستمرار حتى ولو أزيل مصدر الرطوبة ما لم يزال الحديد الصدأ والخرسانة المعيبة وتستبدل بخرسانة سليمة وأي إجراء يتبع لإصلاح الوضع المتدهور لخرسانة أصابها الصدأ يعتمد كلية على الفهم السليم لأسباب حدوث الصدأ ووسائل السيطرة عليه ومنعه من الإستمرار، والحقيقة أن الرطوبة والأكسجين هما وقود عملية الصدأ الذي يبدأ حينما تفقد الحماية التي توفرها الخرسانة للقضبان نتيجة أسباب عديدة مثل زيادة نسبة الكلوريدات بالخلطة أو التحول الكربوني للخرسانة الخارجية أو حدوث شروخ نتيجة أسباب أخرى غير الصدأ مما يسهل وصول الرطوبة إلى القضبان ويبدأ الصدأ. والشكل رقم (2) يوضح ميكانيكية حدوث الصدأ في حديد التسلیح [3].

1.4 حماية المنشآت الخرسانية المسلحة من صدأ الحديد.

إن العمر الافتراضي للمبني الخرساني السكني لا يقل عن خمسين عاماً كحد أدنى وفقاً للمعايير الدولية لتصميم المنشآت الخرسانية ويجب أن تقاوم هذه المبني خلال هذه الفترة جميع العوامل التشغيلية والطبيعية التي تؤثر على جودة ومتانة المنشأ دون الحاجة إلى إصلاحات رئيسية مع الالتزام بتنفيذ أعمال الصيانة الدورية والوقائية اللازمة لها وبسبب هذه المشاكل فهناك عدة طرق لحماية حديد التسلیح من الصدأ ومنها:

أولاً : الحماية الكاثودية.

تعتبر في الوقت الحالي أفضل طرق الحماية للمنشآت الخرسانية للمناطق الساحلية وخصوصاً منشآت مياه البحر لكنها مكلفة نسبياً، ويقصد بها تحويل التآكل إلى معدن آخر يتم ربطه مع حديد التسلیح حيث يعمل المعدن كقطب موجب وال الحديد كقطب سالب وتوجد طريقتين للحماية الكاثودية وهي:

أ- طريقة التيار المدفوع Impressed current

ب- طريقة الانود المضحى Sacrificial Anode

وكلا الطريقتين مستخدمتين في حماية المنشآت الحديدية من التآكل إلا أن استخدامها في حالة الخرسانة المسلحة ما زال محدوداً .

ثانياً: إضافة بعض المواد إلى الاسمنت لتقليل نفاذيته.

قد تكون هذه العملية أقل كلفة من الحماية الكاثودية ولكن عمر حمايتها أقل بكثير من الحماية الكاثودية.

ثالثاً: موانع الصدأ.

وهي نوعين يعتمد النوع الأول على حماية الطبقة السليبية حول حديد التسليح ويعتمد الثاني على منع توغل الأوكسجين داخل الخرسانة.

رابعاً: استخدام الحديد المغلون.

ويعتبر ذو كفاءة مناسبة خصوصاً للمباني التي تتعرض للكربنة.

خامساً: تقليل تآكل الحديد في التسليح.

معظم التآكل الذي يحدث في حديد التسليح يحدث بسبب انتقال أيونات الكلوريد إلى سطح الحديد وغالباً ما تحدث ظاهرة التآكل في البيئة البحرية والصناعية، ونشير هنا إلى حماية سطح الحديد من التآكل بارتباطاً وثيقاً بجودة القشرة الخارجية للخرسانة وهنا يأتي الدور المهم للفايبر ميش حيث إن قدرة الكلوريدات على اختراق الخرسانة للوصول إلى حديد التسليح من خلال الشروخ سوف تكون محدودة جداً.

سادساً: دهان حديد التسليح بالابيوكسي.

هذه الطريقة اعطت نتائج ايجابية وخاصة لحديد التسليح المعرض لمياه البحر لكن ينصح بعدم طلاء حديد التسليح بالابيوكسي لأنه في حالة حدوث الصدأ لا يمكن حمايته بالحماية الكاثودية وأنه في حالة حصول قصور في الطلاء فسوف يسرع عملية الصدأ في حالة الوصول إليه.

سابعاً: حديد الصلب المقاوم للصدأ.

نظراً لارتفاع كلفته يستخدم في نطاق محدود.[5]

5. المواد المستخدمة.

1.5 الاسمنت:

تم في هذا البحث استخدام سمنت الشمالية المقاوم السعودية المنشأ ، والموضحة مواصفاته في جدول (1).

2.5 الماء:

استخدام الماء الصالح للشرب في جميع عمليات الخلط والمعالجة.

3.5 الحصى (Coarse Aggregate):

تم استخدام الحصى المكسر ذو المقاس الأقصى (10) ملم والجدول (2) يبين التدرج للحصى المستخدم.

4.5 الرمل (Fine Aggregate):

تم استخدام الرمل الاعتيادي والجدول (3) يوضح التحليل المنخلي حسب المواصفة القياسية العراقية 1984/45 للرمل المستخدم.[6]

5.5 حديد التسليح (steel Reinforces):

تم استخدام حديد التسليح ذو قطر (12) ملم لغرض تسليح المواشير وبأطوال (48) سم وبمعدل قضيبين لكل موشور.

6.5 ملح كلوريد الصوديوم (NaCl):

تم استخدام ملح كلوريد الصوديوم بتركيز (5%) من حجم الماء في حوض المعالجة ، والموضحة خواصه في الجدول رقم (5)

6. طريقة حساب كمية حديد التسليح.

تم استخدام موشور بأبعاد (500*100*100) ملم وتسليحه باستخدام

$$F_y = 400 \text{ MPa}$$

$$F_c = 30 \text{ MPa}$$

$$\rho_{max} = 0.0232$$

$$\rho = 0.75 \rho_{max}$$

$$\rho = 0.75 * 0.0232 = 0.0174$$

$$A_s = \rho * b * d = 0.0174 * 100 * 100 = 174 \text{ mm}^2$$

نستخدم حديد تسليح ذو قطر 12 ملم.

$$N=174/113.4=1.53=2$$

حلقات التسلیح ذو قطر 10 ملم.

Cover= 20 mm

تم التصميم بموجب [7] (ACI 318-02)

7. نسب الخلط.

استخدام نسب الخلط (1:2:4) ونسبة (ماءاسمنت) (0.4) وبمحتوى الاسمنت (350) كغم\3 وتم استخدام الطريقة الحجمية لغرض تصميم الخلطة الخرسانية كما موضحة أدناه:

$$1C\backslash 3.15 + 2C\backslash 2.65 + 4C\backslash 2.7 + 0.4C\backslash 1 = 1$$

$$0.317C + 0.754C + 1.48C + 0.4C = 1$$

$$C = 350 \text{ Kg}\backslash m^3$$

أنتجت عمل ستة مواشير لغرض معالجتها بالماء الاعتيادي، وستة مواشير لغرض معالجتها بالماء الحاوي على كلوريد الصوديوم وبمعدل موشورين لكل عمر حسب المواصفة الخاصة بفحص مقاومة الانثناء [9].

8. الفحوصات.

أجريت فحوصات الكثافة الرطبة ومقاومة الانثناء على الخلطة المعالجة بالماء الاعتيادي والخلطة المعالجة بالماء الحاوي على كلوريد الصوديوم بنسبة (5%) بعمر (28,56,90) يوم.

1.8 فحص الكثافة الرطبة:

تم إيجاد الكثافة الرطبة لكل نموذج بقسمة وزن النموذج على الحجم المقاس لذلك النموذج [8].

2.8 فحص مقاومة الانثناء:

استخدمت مواشير بأبعاد (500*100*100) ملم لغرض فحص مقاومة الانثناء وبمعدل موشورين لكل عمر وفقاً للمواصفة البريطانية [9] وباستخدام ماكينة ثنائية التحميل، وتم حساب مقاومة الانثناء باستخدام المعادلة التالية:

$$Fr = p * L / b * d^2$$

حيث إن :

$F_r = \text{مقاومة الانثناء بـ (Mpa)}$.

$P = \text{الحمل المسلط مقاساً بالنيوتن}$.

$L = \text{طول النموذج مسافة الامتداد (Mm)}$.

$b = \text{عرض النموذج (Mm)}$.

$d = \text{عمق النموذج (Mm)}$.

9. النتائج المناقشة.

من خلال النتائج التي حصلنا عليها من العمل المختبري والمبينة في الجدولين (7 و 8)

نلاحظ ما يأتي:

1. كثافة النماذج المعالجة بالماء الاعتيادي أعلى من كثافة النماذج المعالجة بالماء الحاوي على كلوريد الصوديوم بنسبة (1.5% 3.2% 5.1%) للأعمار (28, 49, 90) يوم على التوالي. حيث من المعروف إن كثافة النماذج تزداد بزيادة العمر بسبب تقدم عمليات الاماهم ولكن النقصان يعود إلى وجود أملاح كلوريد الصوديوم وان نقصان في مقدار الكثافة يعني وجود تشغقات في الخرسانة تسمح بمرور الأملاح من خلالها وبالتالي تؤدي إلى حدوث صدأ التسلیح.

2. مقاومة الانثناء للنماذج المعالجة بالماء الاعتيادي أعلى من مقاومة الانثناء للنماذج المعالجة بالماء الحاوي كلوريد الصوديوم بنسبة (137.5% 49.63% 49.66%) للأعمار (28, 49, 90) يوم على التوالي ونستنتج أن وجود الأملاح يؤدي إلى إضعاف الخواص الميكانيكية للخرسانة وبالتالي تقليل مقاومتها للظروف الخارجية مما يؤدي إلى تقليل عمر المنشآ

10. المراجع .REFERENCE

- [1] Rames R.Frank and Michel Enzien "Microbially Influenced Corrosion Environmentally Acceptable Methods Control Pipeline Corrosion " USA , may 1997 .
- [2] د. محمد راتب سطاس "خواص المواد الإنسانية واختبارها" ، كلية الهندسة، جامعة دمشق 1975-1976.
- [3] د. محمود امام "ديمومة الخرسانة" ، الفصل الحادي عشر ص 220.
- [4] المرشد في الإداره الهندسية والعامه ، "حماية المنشآت الخرسانية من صدأ الحديد" ، ص 124.

-
- [5] المواصفات القياسية العراقية رقم (45)، "السمنت البورتلاندي" ،لسنة 1984.
- [6] المواصفة القياسية العراقية رقم (45) ، "ركام المصادر الطبيعية المستعمل في الخرسانة والبناء" لسنة 1984
- [7] د.جمال عبد الواحد فرحان الظاهري ، "تصاميم المنشآت الخرسانية المسلحة" ، مدرس، كلية الهندسة، جامعة الانبار.
- [8] ASTM Designation C 138-86 " Test Method for Unit Weight of Concrete Specimens " Annual Book of ASTM, Standards, American Society for Testing and Materials, Philadelphia, Pennsylvania, Section 4, Vol. 02, PP.96-98.
- [9] British Standard Institute, "Test Method for Flexural Strength of C18oncrete (Using Simple Beam With Two Point Loading)". BS 81: Part 118:1983, PP. 40-42.

الجدول (1): التحليل الكيميائي للسمنت المستخدم.

NO.	Chemical composition	Weight %
1	CaO	36.80
2	SiO ₂	21.73
3	Fe ₂ O ₃	4.7
4	Al ₂ O ₃	4.05
5	SO ₃	2.01
6	MgO	2.21
7	L.O.I	2.5
8	Insoluble residue	1.35
9	L.S.F	1.6
10	C ₃ S	-----
11	C ₂ S	-----
12	C3°	3.3

الجدول (2): التدرج للحصى المستخدم.

No.	Sieve size mm	% Passing by weight	IQS: No.45: 1984
1	12.5	100	100
2	9.5	99	85-100
3	4.75	20.3	10-30
4	2.36	4.1	0-10
5	1.18	0	0-5

الجدول (3): الخواص الفيزيائية للحصى.

No.	Physical properties	Test result
1	Specific gravity	2.66
2	Absorption	0.8%

الجدول (4): تدرج الرمل المستخدم.

No.	Sieve size (mm)	Percent passing by Weight %	IQS: No.45: 1984 zone (3)
1	4.75	100	90-100
2	2.36	90.4	85-100
3	1.18	85.6	75-100
4	0.600	68.8	60-79
5	0.300	22.4	12-40
6	0.150	8.15	0-10

الجدول (5): الخواص الفيزيائية للرمل.

No.	Physical properties	Test result	Limit of Iraqi spc. No. 45/ 1984
1	Fineness modulus	3.18	-
2	Specific gravity	2.7	-
3	Sulfate content	0.19%	(0.5- 1) %
4	Absorption	1.5%	

الجدول (6): بعض خواص كلوريد الصوديوم.

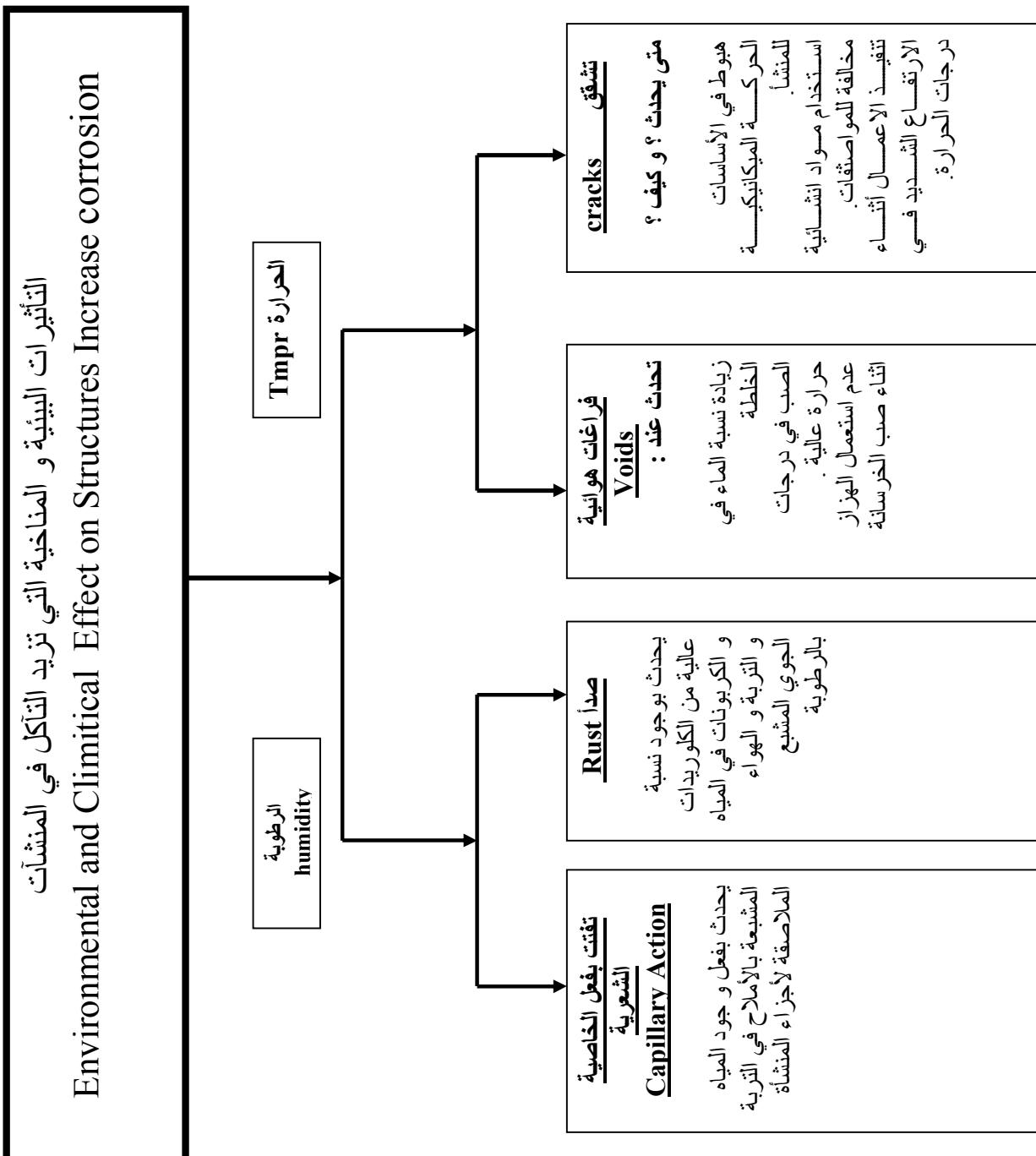
Min assuy (after ignition (NaCl))	99.9%
Plt (5% Solution)	5-8%
Max limits of impurities water-insoluble matter	0.003%
Bromide (Br) ferrocyanid	0.005%
Fe (CN) 6	0.0001%
Lodide (I)	0.001%
Nitrogen compounds (N)	0.0005%
Phosphate (PO ₄)	0.0005%
Sulphate (SO ₄)	0.002%
Barium (Ba)	0.001%
Calcium (Ca)	0.002%
Copper (Cu)	0.0002%
Iron (Fe)	0.0002%
Lead (Pb)	0.0002%
Magnesium (Mg)	0.002%
Potassium (K)	0.005%

الجدول (7): نتائج فحص الكثافة.

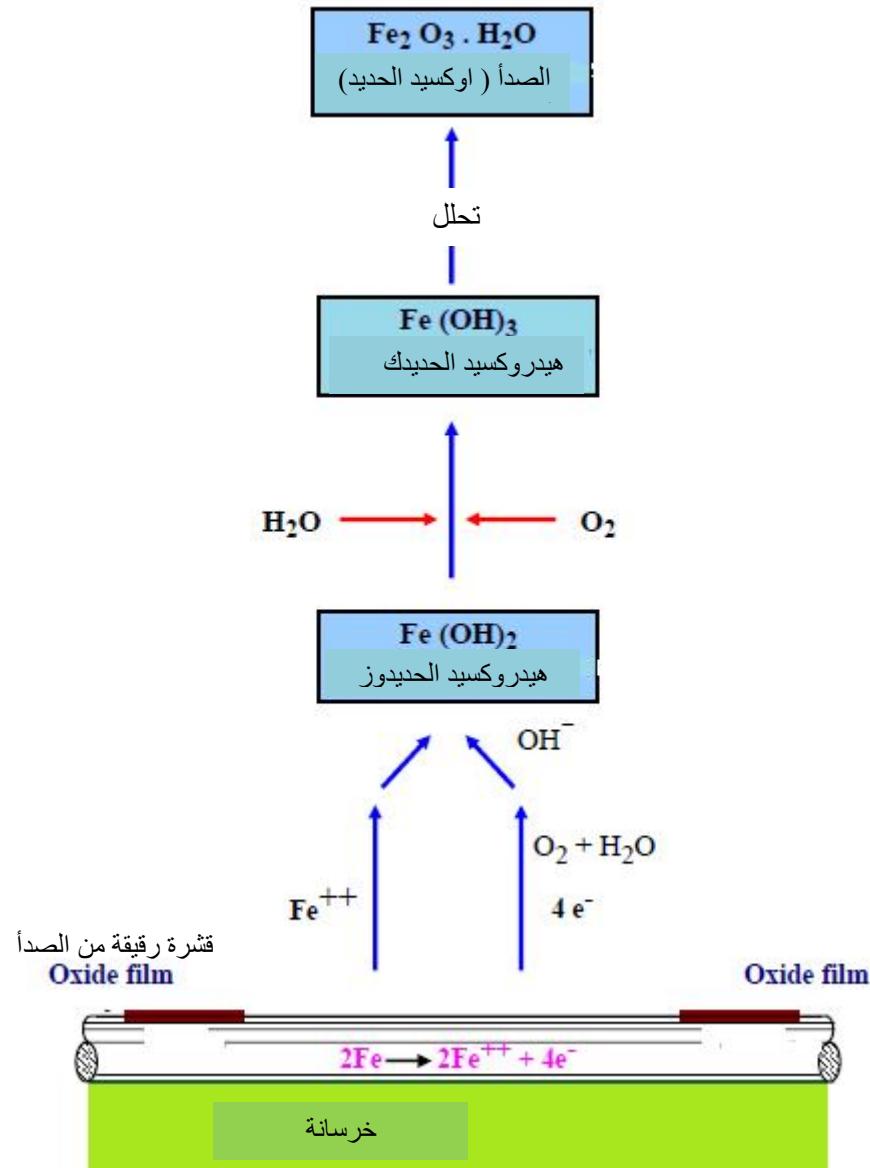
الكثافة للنماذج المعالجة بالماء الحاوي على كلوريد الصوديوم(كغم/م ³)	الكثافة للنماذج المعالجة بالماء الاعتراضي(كغم/م ³)	معدل نتائج الوزن للنماذج المعالجة بالماء الحاوي على كلوريد الصوديوم (كغم)	معدل نتائج الوزن للنماذج المعالجة بالماء الاعتراضي (كغم)	العمر بال أيام
2508	2546	12.54	12.73	28
2433	2512	12.165	12.56	56
3900	4100	19.5	20.5	90

الجدول (8): نتائج فحص مقاومة الانثناء

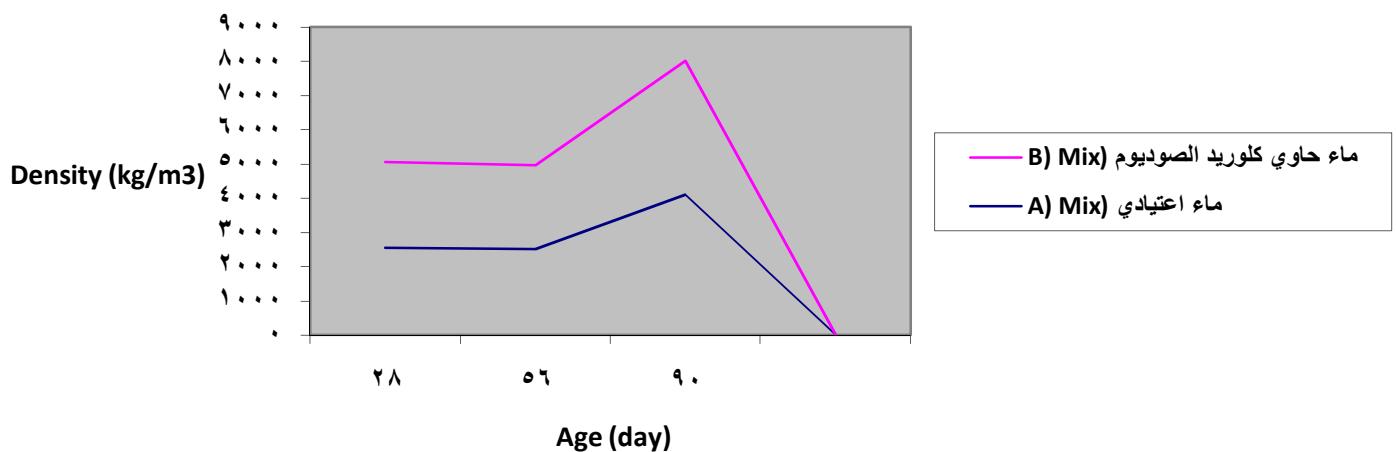
مقاومة الانثناء للنماذج المعالجة بالماء الحاوي على كلوريد الصوديوم(MPa)	مقاومة الانثناء للنماذج المعالجة بالماء الاعتراضي(MPa)	معدل نتائج الحمل للنماذج المعالجة بالماء الحاوي على كلوريد الصوديوم (بالكيلو نيوتن).	معدل نتائج الحمل للنماذج المعالجة بالماء الاعتراضي (بالكيلو نيوتن)	العمر بال أيام
7.2	17.1	14.4	34.2	28
13.8	20.65	27.6	41.3	56
22.17	33.18	44.35	66.37	90



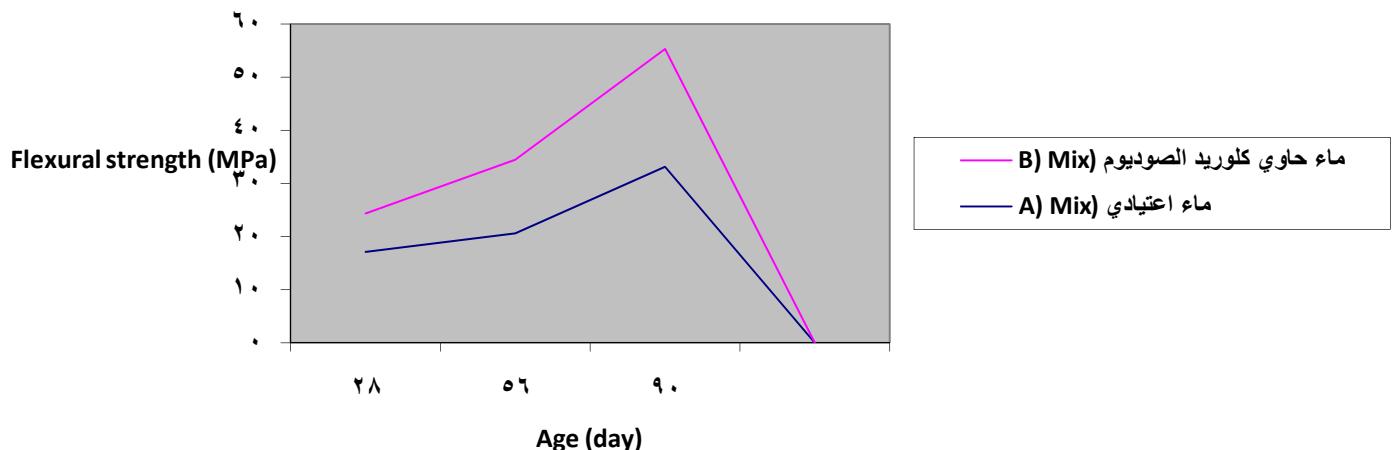
شكل (1): التأثيرات البيئية والمناخية التي تزيد التآكل في المنشآت



شكل (2): ميكانيكية حدوث الصدأ في حديد التسلیح.



شكل (3): العلاقة بين الكثافة والعمر بالأيام.



شكل (4): العلاقة بين مقاومة الانحناء والعمر بالأيام.

Effect of Chloride Salt on Reinforced Concrete Structures

Nahla Naji Hilal

*Dams and water Resources Department
College of Engineering – University of Anbar*

ABSTRACT .

The corrosion of reinforcement iron is one of the dangerous problems in middle and west of Iraq and Arabian gulf which is needed to large investigations because of increasing of chloride salts in soil and ground water and rising of temperature at summer which encourage of finding the shrinkage cracks in their two types :

Plastic and drying shrinkage . cracks are easy way for harmful ions present at soil and ground water to enter through reinforced concrete making damage for protection film a rounding reinforced iron and led to rust with cracks in concrete cover a rounding reinforced iron added to its may be to cause structural damage in members of reinforced concrete because of absence of a adhesive between concrete and steel leading to structural failure . This research presents study for this problem and knowing their causes and methods to reduce it. Experimental work show that the concrete exposed to chlorides leads to decreasing in density with ratio (1.5%) and decreasing in flexural strength with ratio (138%) at age (28) day .

Keywords :- corrosion , concrete, chloride , density and flexural strength.