

المحاضرة الثالثة والعشرون

متانة الخرسانة

متانة الخرسانة Durability of Concrete

• تعرف المتانة بقدرة الخرسانة على مقاومتها للظروف التي صممت من أجلها أو عن قابليتها لإتمام أو تأدية وظيفتها المطلوبة خلال عمر المنشأ دون أن يصيبها تلف أو فقدان في المقاومة. بكلمات أخرى، هي قدرة الخرسانة على الاحتفاظ بخصائصها ومنها المقاومة خلال فترة زمنية معينة تدعى بالعمر التصميمي أو الخدمي (Service or span life) رغم التعرض للظروف المحيطة.

• تتميز الخرسانة بديمومة عالية إلا أن هناك أسباب عديدة تؤدي إلى فقدان الديمومة مع مرور الوقت وتتلخص هذه الأسباب بالتالي: أسباب خارجية وبيئية وأسباب داخلية

• الأسباب الخارجية والبيئية هي:

- أسباب فيزيائية: مصدر التدهور الفيزيائي قد يتضمن التغيير في درجات الحرارة وما يرافقها من تمدد أو انكماش، حركة الرطوبة وما يرافقها من انكماش أو تمدد وكذلك تأثير الانجماد والذوبان (Freeze- thaw) وما يرافقه من تمدد.

- أسباب كيميائية: مصدر التدهور الكيميائي يتضمن مهاجمة الخرسانة من قبل أملاح الكبريتات أو الكلوريدات (Chloride and sulfate attacks) وتفاعل الكربنة (Carbonation reaction) . .

- أسباب ميكانيكية: مصدر التدهور الميكانيكي يتضمن تعرض الخرسانة إلى أحمال صدمية عالية، هبوط تفاضلي للاس، التعرض إلى الهزات الأرضية وما يرافقها من أحمال (seismic loads)، الكلال نتيجة أحمال دورية متكررة أو تأثير البري (abrasion) الذي يحدث لخرسانة الطرق .

• إن مدى التلف الذي يصيب الخرسانة بتأثير العوامل السابقة يعتمد على جودة الخرسانة بالرغم من أن التلف يصيب أية خرسانة عند تعرضها لظروف قاسية .

• الأسباب الداخلية هي:

- وجود أملاح الكبريتات في بعض أنواع الركام .

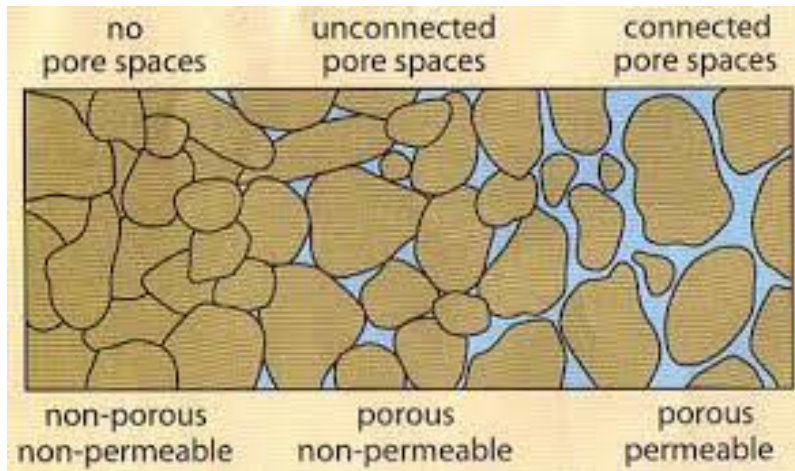
- التفاعل القلوي للركام (Alkali- silica reaction) أو عدم ثبات حجم الاسمنت (unsoundness of cement).

- صدأ وتآكل حديد التسليح (Corrosion of steel).

- نفاذية الخرسانة وهي الخاصية التي تسمح بمرور الماء، الغاز أو أي سائل آخر خلال مدة زمنية معينة. علاقة الديمومة بالنفاذية هي علاقة عكسية فكلما كانت الخرسانة ذات نفاذية عالية كلما أدى ذلك إلى فقدان ديمومتها بصورة أسرع.

نفاذية الخرسانة Permeability of Concrete

- هي الخاصية التي تسمح بنفاذ أي سائل أو غاز خلال أية مادة خلال وحدة زمنية معينة. وتكون هذه الخاصية ذات أهمية كبيرة في المنشآت الهيدروليكية التي تكون بتماس مباشر مع الماء كالخزانات والسدود وأنابيب المياه.
- أن دخول الرطوبة والهواء نتيجة للنفاذية العالية إلى داخل الخرسانة المسلحة يسبب صدأ حديد التسليح وذلك يؤدي إلى زيادة حجمه نتيجة لتكوين طبقة من الصدأ (الذي يرافقه زيادة حجمية مقدارها 7 اضعاف) مما يؤدي إلى تشقق وتشظي غطاء الخرسانة Concrete cover. أو قد ينجس الماء الداخل مسببا إجهادات شد داخلية تؤدي إلى تشقق وتلف الخرسانة، أي أنه يمكن القول أن نفاذية الخرسانة دالة لديمومتها.
- إن نفاذية الخرسانة ليست بدالة بسيطة لمساميتها Porosity ولكن تعتمد على مقاس وتوزيع واستمرار المسامات، لذا بالرغم من أن مسامية جل الاسمنت هي 28% فإن نفاذيته قليلة وتقدر بحوالي 7×10^{-16} m/s فقط وذلك بسبب عدم اتصال مسامات الجل بعضها من البعض.
- يمكن تمييز ثلاث أنواع من المواد وفقا للنفاذية والمسامية وهي:
 - مادة غير مسامية وغير منفذة، مادة مسامية غير منفذة، ومادة مسامية منفذة (الخرسانة)



انواع المواد وفقا للنفاذية والمسامية

- إن نفاذية الركام ليست دالة لنفاذية الخرسانة ككل فعلى الرغم من أن كل من الركام وعجينة الاسمنت تحوي على مسامات إلا أنه يمكن تحديد نفاذية الركام باستخدام عجينة اسمنت قليلة النفاذية. وعلى الرغم من ذلك فإن المنطقة البينية بينهما ITZ قد تلعب دورا كبيرا في تحديد النفاذية بسبب مساميتها العالية مقارنة بمسامية عجينة الاسمنت.

العوامل المؤثرة على نفاذية الخرسانة Factors affecting permeability of Concrete

- 1- كمية الماء او w/c : علاقة نسبة الماء الى الاسمنت بالنفاذية هي علاقة طردية فكلما زادت هذه النسبة زادت النفاذية لان الماء الفائض هة مصدر تكوين المسامات في عجينة الاسمنت.
- 2- خواص الاسمنت : بشكل عام فان زيادة محتوى الاسمنت تقلل من النفاذية ولنفس نسبة الماء الى الاسمنت فان نعومة الاسمنت تلعب دورا في تحديد النفاذية اذ ان الاسمنت الانعم يسبب تقليل في نفاذية عجينة الاسمنت وبالتالي تقليل نفاذية الخرسانة.
- 3- الركام : تؤثر نفاذية الركام على نفاذية الخرسانة فاذا كان الركام ذو نفاذية قليلة جدا فهذا سيؤدي الى تقليل المساحة المؤثرة للجريان.
- 4- المضافات : تساهم المضافات الخرسانية عموما في تقليل نفاذية الخرسانة وخاصة المضافات المعدنية الفعالة وكذلك الملدنات والمضافات الصادة للماء.
- 5- العمر والمعالجة: اذا عولجت الخرسانة بشكل جيد فان نفاذيتها ستقل بازدياد العمر نتيجة لاستمرار عملية الاماهة وغلق المسامات بنواتجها.
- 6- تجانس الخرسانة ودرجة الرص: ان عدم تجانس الخرسانة يؤدي الى زيادة النفاذية بسبب تكون الفجوات الكبيرة ولدرجة الرص اهمية كبرى في طرد الفراغات والماء وبالتالي تقليل النفاذية.

فحص نفاذية الخرسانة Test of permeability of Concrete

- يقاس معامل نفاذية الخرسانة (K) باستخدام معادلة دارسي للجريان في الاوساط النفاذة وحسب المعادلة التالية

$$\frac{Q}{A} = K \frac{\Delta h}{L} \dots\dots\dots \text{Darcy Equation معادلة دارسي}$$

Q : water discharge m³/sec

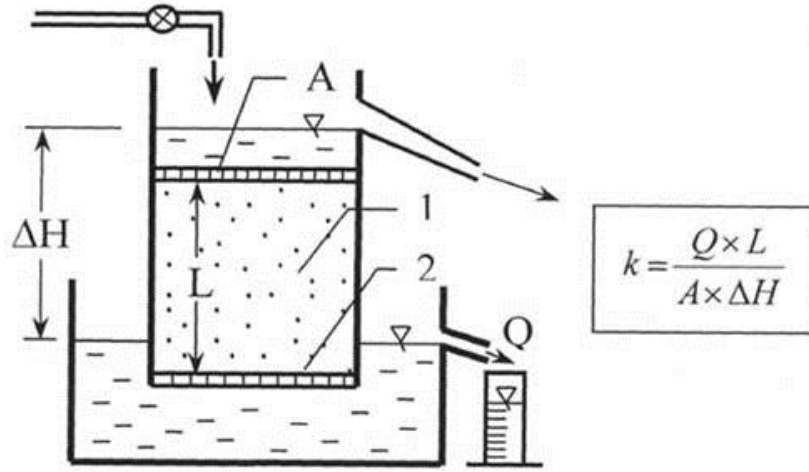
A : cross section area of the specimen m²

K : permeability coefficient m/sec

L : length of the specimen m

$\Delta h = h_2 - h_1$ fluid head difference across the sample m

- الشكل التالي مخطط مبسط يوضح طريقة اجراء الفحص :



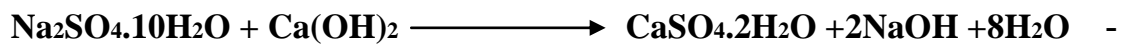
تطبيق قانون دارسي لحساب معامل النفاذية

تأثير املاح الكلوريدات والكبريتات على ديمومة الخرسانة Chloride and sulphate attacks

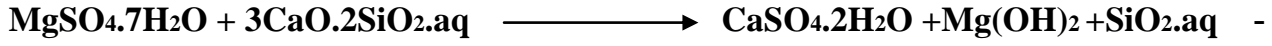
- بشكل عام فان الاملاح بنوعها لا تهاجم الخرسانة بالحالة الصلبة ولكنها تؤثر بصورة كبيرة على الخرسانة عندما تكون على شكل محاليل ذائبة في الماء.
- ولهذه الاملاح تأثيرات فيزيائية ايضا عدا عن التأثيرات الكيميائية على الخرسانة اذ يتسبب وجود الاملاح كمحاليل بالقرب من الخرسانة الى دخولها الى المسامات وفي حالة جفاف الخرسانة سوف تتبلور هذه الاملاح في الفجوات . عند استمرار تعرض الخرسانة الى دورات من الغمر والتجفيف فان الاملاح المتبلورة داخل المسامات سيزداد حجمها عن حجم المسامات الحاوية لها مما يؤدي الى تولد اجهاد شد داخلية قد تتسبب بزيادة الحجم وتشقق الخرسانة.
- من الناحية الكيميائية فان املاح الكلوريدات (التي تتواجد بصورة كبيرة في مياه البحار) سوف تؤثر على حديد التسليح بصورة كبيرة بينما يتركز عمل املاح الكبريتات (التي تتواجد عادة في الترب) على الخرسانة نفسها:

تأثير املاح الكبريتات :

- المؤثرة منها على الخرسانة تكون على نوعين : كبريتات الصوديوم $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ وكبريتات المغنيسيوم $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$.
- تهاجم الاولى نواتج امهارة الاسمنت وخاصة هيدروكسيد الكالسيوم مكونة سلفوالمينات الكالسيوم (الجبس المائي) الذي يسبب زيادة حجمية قد تؤدي الى التشقق والتلف للخرسانة كما في التفاعل التالي:



- يهاجم النوع الثاني من املاح الكبريتات نواتج اماهة الاسمنت وخاصة CSH مكونة سلفوالمينات الكالسيوم (الجبس المائي) الذي يسبب زيادة حجمية قد تؤدي الى التشقق والتلف للخرسانة بالضافة الى تحلل جل الاسمنت وتقليل الترابط كما في التفاعل التالي:

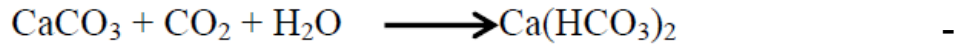


تأثير املاح الكلوريدات على:

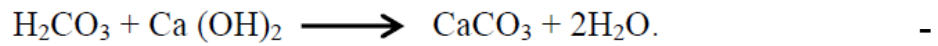
- ان اختراق املاح الكلوريدات للخرسانة يدخل كعامل مساعد في عملية صدا وتاكل حديد التسليح.
- اذ ان وصول ايون الكلوريد الى سطح حديد التسليح سيساعد في الغاء طبقة لحماية له من خلال تحويل الوسط المحيط الى وسط حامضي يتكون حامض الهيدروكلويك HCl.
- عند توفر الرطوبة والاكسجين بعد الغاء حماية حديد التسليح سوف يؤدي الى بداية صداه ومن ثم تاكله.

تأثير تفاعل الكربنة على ديمومة الخرسانة (CO₂ attack (carbonation reaction)

- تفاعل الكربنة يتلخص بتفاعل غاز CO₂ من الجو مع ماء المسام الموجود في الخرسانة والنتاج الرئيس لهذا التفاعل هو حامض الكربونيك كما في المعادلي ادناه:



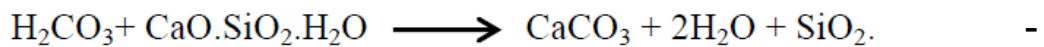
- سيتبع تكوين هذا الحامض تفاعل مع هيدروكسيد الكالسيوم الموجود في هيكل عجينة الاسمنت مكونا كاربونات الكالسيوم الغير ذائبة والتي ستترسب في المسامات القريبة من السطح كما في التفاعل التالي:



- يبدأ تفاعل الكربنة في المسامات القريبة من السطح ويتجه بمرور الزمن الى داخل الخرسانة وهو تفاعل بطيء جدا ويحتاج فترة زمنية طويلة للوصول الى داخل الخرسانة ويعتمد ذلك على تركيز غاز CO₂ في الجو المحيط بالخرسانة وكذلك نسبة الرطوبة داخل وخارج الخرسانة.

- لا يحدث التفاعل عندما تكون مسامات الخرسانة مشبعة او جافة بحيث لا يتوفر الماء للتفاعل. بكلمات اخرى اذا كانت الرطوبة اعلى من 75% او اقل من 25% فان احتمالية حدوث هذا التفاعل ضعيفة جدا.

- يهاجم حامض الكربونيك المتكون نتيجة لهذا التفاعل جل الاسمنت ايضا CSH مسببا تحلله كما في التفاعل التالي:

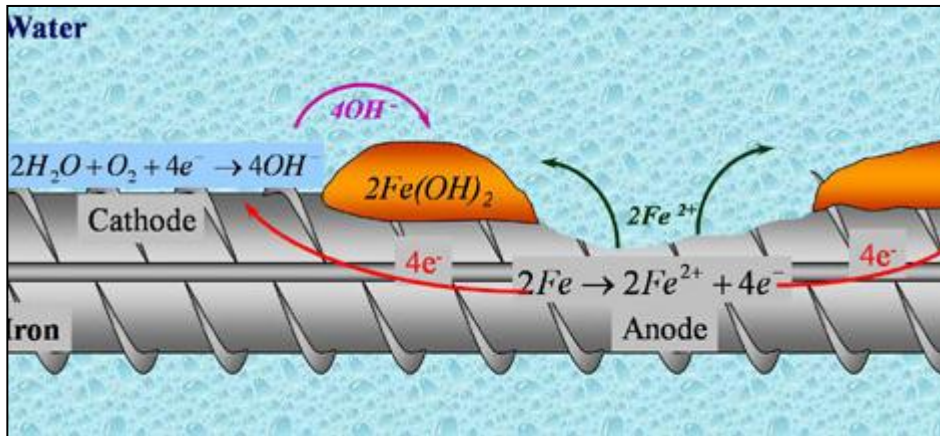


- لعملية الكربنة فائدة في تقليل نفاذية الطبقة السطحية المتكربنة بسبب ترسب كاربونات الكالسيوم في المسامات الى ان مقاومة هذه الطبقة تصبح قليلة بسبب تحلل جل الاسمنت.

- يعادل تفاعل الرينة الطبيعية القلوية للخرسانة مسببا تحول الوسط الخرساني الى الوسط الحامضي مسببا الغاء طبقة اوكسيد الحديد الحامية لحديد التسليح من التاكل حين وصول هذا التفاعل الى سطح حديد التسليح.
- لذلك تعتبر الكربنة احد العوامل الرئيسية اضافة الى اختراق ايون الكلوريد في شروع عملية الصدا والتاكل لحديد التسليح حين توفر الاوكسجين والرطوبة.

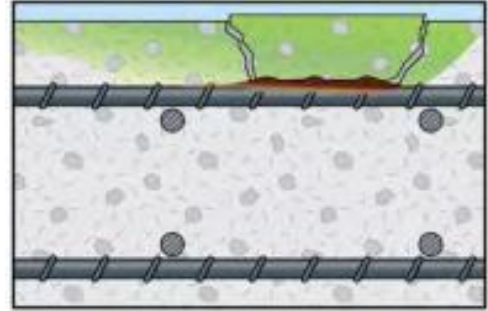
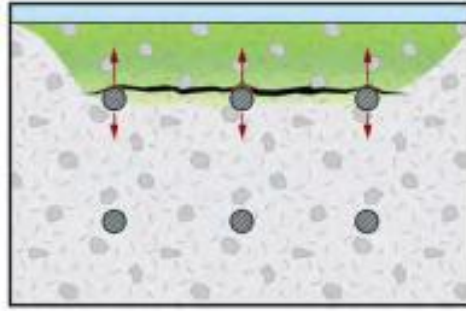
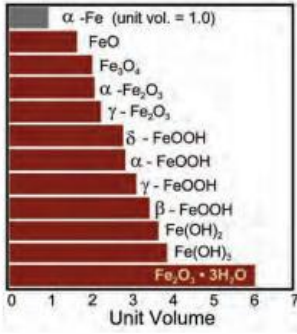
صدا وتاكل حديد التسليح Corrosion of Steel in concrete

- الشروط الرئيسية لحدوث صدا حديد التسليح في الخرسانة هو توفر الاوكسجين والرطوبة عند سطح حديد التسليح. وهما العاملان الرئيسان لحدوث الصدا.
- يعتبر اختراق ايون الكلوريد وتفاعل الكربنة من العوامل المسرعة لحدوث الصدا كما تم ذكره سلفا حيث يلغيان طبقة الحماية لحديد التسليح المتكونة نتيجة للقاعدية العالية للخرسانة.
- الصدا في حديد التسليح عملية كهروكيميائية تتلخص بتكون قطبين على حديد التسليح احدهما انود (مكان بداية الصدا وتحدث فيه عملية اكسدة الحديد وفقدان الاليكترونات) والآخر كاثود (سطح حديد التسليح ويحدث فيه عملية الاختزال اي تقليل الاوكسجين وتكوين مجموعة الهيدروكسيل السالبة).
- تتكون مناطق الانود بسبب بداية الصدا في مناطق معينة نتيجة لتوفر الاوكسجين والرطوبة.
- تفاعل الانود : $Fe \longrightarrow Fe^{++} + 2 e^{-}$ Anodic reaction (Oxidation)
- تفاعل الكاثود: $2H_2O + O_2 + 4e^{-} \longrightarrow 4(OH)^{-}$ cathodic reaction (Oxygen reduction)
- يتم انتقال الاليكترونات خلال الخرسانة من مناطق الانود الى مناطق الكاثود مسببة تيار كهربائي يسمى تيار التاكل. ونتيجة لذلك فان مناطق الصدا ستستمر بعملية الاكسدة وفقدان الاليكترونات مما يؤدي الى انتشار مناطق الصدا على سطح حديد التسليح.



الآلية صدا حديد التسليح في الخرسانة

- يرافق عملية الصدأ لحديد التسليح زيادة حجمية للحديد بما يقارب سبعة اضعاف حجمه الاصلي مما يسبب ضغطا داخلا يؤدي الى تسقق وتشطي غطاء الخرسانة.

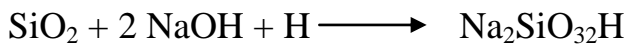


تأثير الزادة الحجمية للصدأ على غطاء الخرسانة

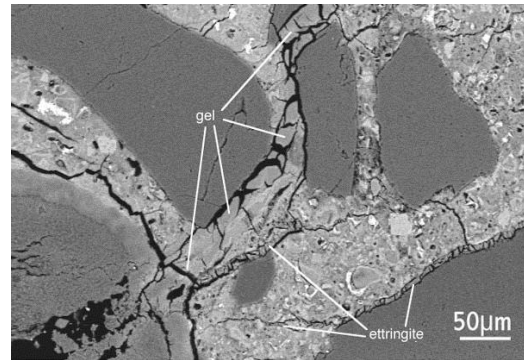
- ماهي مقترحاتك لتقليل تأثير هجوم الاملاح بنوعها الكلوريدات والكبريتات على الخرسانة؟
- ماهي مقترحاتك لتقليل صدأ وتاكل حديد التسليح في الخرسانة؟

التفاعل القلوي للركام (ASR) Alkali –Silica Reaction

- تفاعل يحدث بسبب تواجد السليكا الفعالة في الركام حيث تتفاعل مع القويات الموجودة في الاسمنت مسببة زيادة حجمية تؤدي الى تشقق الخرسانة.
- هذا التفاعل بطيء ويظهر تأثيره في اعمار متاخرة من عمر الخرسانة :



- يتسبب هذا التفاعل في تشقق الخرسانة ، فقدان المقاومة والجساءة ، تقليل لبعر الخدمي و زيادة النفاذية



التفاعل القلوي للركام على المستوى المرئي وغير المرئي (Macro and micro)

- ماهي مقترحاتك لتقليل تأثير هذا التفاعل؟