انواع خرابیهای بتن telegram: @betonara

1) تهاجم سولفات 2) تهاجم كلرايد 3) كربناتاسيون 4) واكنش قليايي سنگدانه ها فيزيكي: 1) يخ زدن و آب شدن

- شیمیایی:

– مکانیکی:

1) سایش

2) فرسایش 3) خلأزايي

تهاجم سولفات

1) $C_3S + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$

2) $C_2 S + H_2 O \rightarrow Ca (OH)_2$

1) Ca (OH)₂ + SO₄⁻⁻ \rightarrow CaSO₄

2) $C_3A + CaSO_4 + H_2O \rightarrow 3CaO_Al_2O_3.3CaSO_4.31H_2O$

- این محصول را اترینگایت یا میکرب سیمان می نامند.
- ویژگی اترینگایت: افزایش حجم زیاد (حتی تا 15برابر حجم اولیه)
 - نتیجه: افزایش حجم تدریجی و نهایتاً خرد شدن بتن
 - سولفات اساساً بر روی بتن تأثیر منفی دارد.
- گچی که به سیمان اضافه می کنیم موجب می شود که کمی اترینگایت تشکیل شود، ولی میزان آن کنترل شده است.
 اترینگایت ناشی از گچ پراکنده است ولی اترینگایت ناشی از سولفاته شدن گسترده در تمام سطح است.

روشهای تشخیص خرابی سولفاتی

- سفیدک (ناشی از تشکیل آهک) (غیردقیق و احتمالاتی) (مشکل آن است که انواع سفیدکها، ازجمله کلروری داریم.)
 تشخیص اترینگایت از طریق میکروسکوپ الکترونی (SEM) (بلورهای آن سوزنی شکل است)
 مشاهدهٔ ترک ظاهری (پس از 15-5 سال)
 - 4) آزمایش شیمیایی سطح بتن

روشهای پیشگیری از تبعات منفی تهاجم سولفات

- کنترل مصالح بتن (سنگدانه، آب،...) از نظر میزان سولفات
- 2) استفاده از بتن با کیفیت بالا (w/c پایین، تراکم زیاد)؛ تأخیر و کندی خرابی
 - عمل آوری کافی و مناسب (کامل شدن فعل و انفعالات، پر شدن فضای خالی، تشکیل شدن ژل به میزان کافی)
- مصرف سیمان نوع5 (مشروط به عدم حضور کلراید) - مصرف سیمان نوع دو (تهاجم کم سولفات، یا تهاجم توأم سولفات و کلراید)
 - مصرف پوزولانهای طبیعی و مصنوعی - کاهش مصرف سیمان

آزمایشهای خرابی سولفات

- 1) آزمایش درازمدت
- 2) آزمایشهای کوتاه مدت: محلول 4درصد سولفات سدیم

موارد کنترلی در آزمایشها: الف) مقاومت ب) انبساط نمونه پ) وضع ظاهری و بررسی ترکها ت) تعیین میزان سولفات در عمق نمونه ث) میکروسکوپ الکترونی

تهاجم كلرايد

(آند) $Fe \rightarrow Fe^{++} + 2e^{-}$ $4e^{-} + O_2 + 2H_2O \rightarrow 4(OH^{-})$ (کاتد) $Fe^{++} + 2(OH^{-}) \rightarrow Fe(OH)_2$ $Fe(OH)_2 \xrightarrow{O_2 + H_2O} Fe_2O_3 \rightarrow Fe(OH)_3, Fe_3O_4$ - تشکیل پیل الکتروشیمیایی یون کلراید -cl ، همچنین امر را با شدت بسیار زیاد انجام می دهد و موجب تشدید خوردگی می شود.



SHAHID RAJAIE PortDamage to Berthing Face





KISH ISLAND







Abandoned Electric Pole



Damage to Pier Beam/Foundation Pile







BANDAR ABBAS







Damage to Pier Beam/Foundation Pile

BANDAR ABBAS





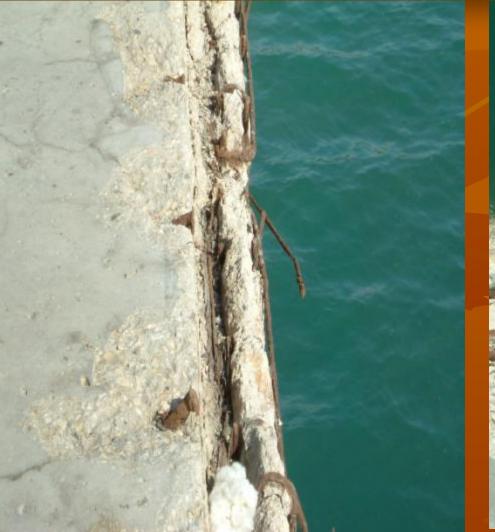
Shahid Rajaee Port Damage to Rail Foundation



Jetty in QESHM Island



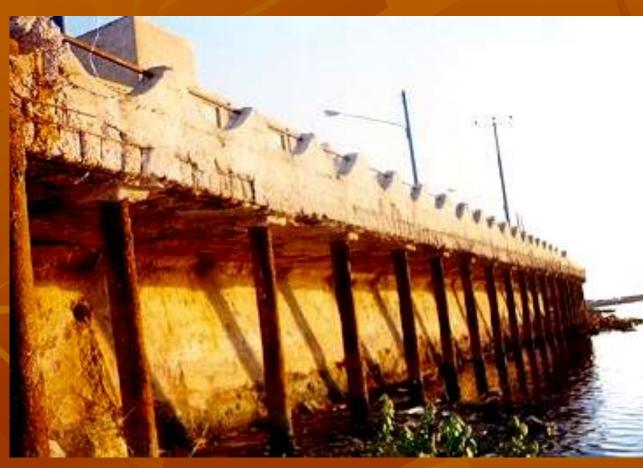
SHAHID RAJAIE Port Damage to Berthing Face



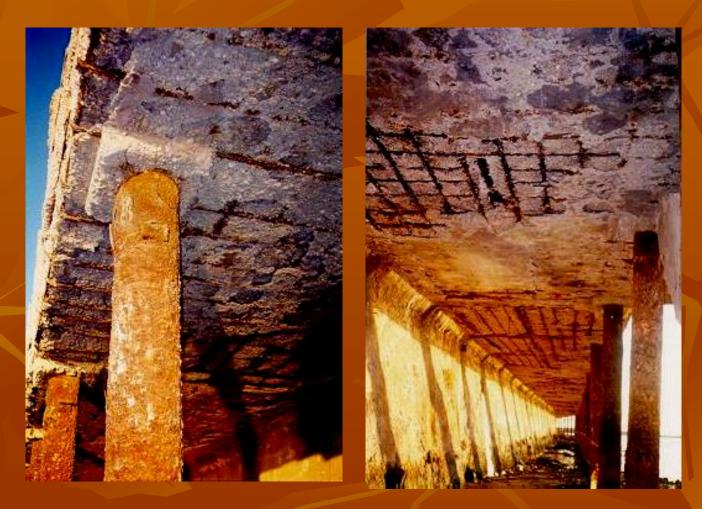


SHAHID BAHONAR Port Damage to Berthing Face

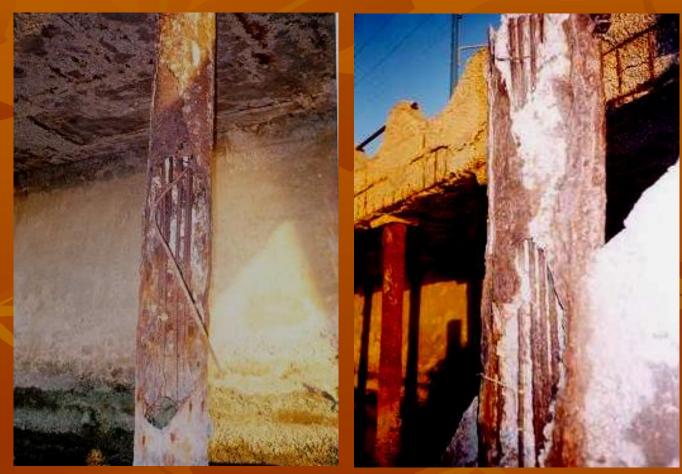
نمونه هایی از خرابی سازههای بتنی در سواحل خليج فارس (بندر بوشهر)



نمونه هایی از خرابی سازه های بتنی در سواحل خلیج فارس (بندر بوشهر)



نمونه هایی از خرابی سازه های بتنی در سواحل خلیج فارس (بندر بوشهر)



نمونه هایی از خرابی سازههای بتنی در سواحل خليج فارس (بندر بوشهر)



نمونه هایی از خرابی سازههای بتنی در سواحل خليج فارس (بندر بوشهر)



- موجب خوردگی موضعی و چال افتادگی می شود.
- افزایش حجم آرماتور به علت زنگ زدگی؛ در نتیجه ترک خوردن بتن
 - مهمترین نوع خرابی است. · . . .
 - فقط در بتن مسلح است. - موجب از بین رفتن محیط قلیایی و پاسیویتهٔ بتن می شود. (همین امر در تهاجم اسیدها و کربناتاسیون نیز اتفاق می افتد)
- در بتن پیش تنیده چون فولاد تحت تنش است خوردگی هم شدیدتر است و هم خطرناکتر.
 - در اینجا عامل مثبت است زیرا موجب تشکیل نمک فریدل می شود.
 - منشأ كلرايد: كلرايد همراه مصالح، آب دريا، مواد يخ زدا، سوختن پي وي سي

روش تشخيص خرابى كلرايدى

- بازدید ظاهری (ایجاد ترک، علائم و لکه های زنگ،...)
 آزمایش شیمیایی، تعیین مقدار یون کلراید در سطح و در اعماق بتن
 استفاده از دستگاه نیم پیل
 - 4) استفاده از دستگاه گالواپالس

روشهای پیشگیری از تبعات منفی یون کلراید

- 1) کنترل مقدار یون کلراید در سطح بتن
- 2) عدم مصرف کلرورکلسیم (به عنوان زودگیرکننده) در بتن آرمه
- 3) بتن با کیفیت مناسب: W/C پایین، نفوذپذیری کم و تراکم زیاد، عمل آوری مناسب 4) شستشوی مصالح از املاح
 - 5) استفاده از آب شیرین
 - وشش کافی بتن روی آرماتور

7) استفاده از پوزولان 8) عدم استفاده از سيمان نوع پنج 9) استفاده از آرماتور با پوشش اپوکسی 10) استفاده از فولاد زنگ نزن 11) حفاظت كاتديك (مكانيزم: برقراري جرياني برخلاف جريان پیل خوردگی) - یکی از مکانیزمهای حفاظت کاتدیک: برقراری جریانی برخلاف جریان پیل خوردگی (ولتاژ ضعیف در حدود 6-5 ولت) - در حفاظت کاتدیک، یک آند قربانی ایجاد می کنیم که آرماتور سالم بماند.

12) استفاده از آرماتورهای پلیمری 13) استفاده از مواد بازدارنده یا ممانعت کننده از خوردگی (نظیر نیتریت کلسیم) (افزایش _۲) 14) استفاده از غشاء های آب بند (memberanes) (عملکرد حدود 20 سال) 15) استفاده از خمیرهای آب بندی (sealers) (عملکرد حدود 5سال)

آزمایشهای پیش بینی و پیشگیری

- RCPT (1
- 2) نفوذ سطحی
- ۵) نفوذپذیری با جیوه
 4) نفوذپذیری با آب
 5) نفوذپذیری با گاز



در جو وجود دارد. CO_2

 $CO_2 + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCO_3 + H_2O$

- قلیاییت بتن کم می شود، لذا پاسیویته کم می شود، لذا زمینه برای خرابیهای دیگر (زنگ زدن، تهاجم کلراید) فراهم می شود. - شدیدترین حالت واکنش، در رطوبت نسبی 60 تا 70درصد است.

روش تشخيص كربناتاسيون

- فنل فتالئین (محیط کربناته شده بیرنگ، وگرنه ارغوانی)
 از محلول فنل فتالئین (2درصد، حل شده در الکل اتیلیک استفاده می کنیم).
 روشهای پیشگیری از تبعات منفی کربناتاسیون
 استفاده از بتن با کیفیت بالا (w/c، تراکم، عمل آوری)
 - 2) پوشش مناسب
 - 3) عدم استفاده از بخاریهای احتراقی در محیطهای بسته
 - 4) استفاده از پوزولان

واكنش قليايي سنگدانه ها

 $Na_2O + SiO_2 \longrightarrow SiO_3Na_2$

$$K_2O + SiO_2 \xrightarrow{H_2O} SiO_3k_2$$

- دو محصول اخیر، ژل منبسط شونده هستند و با افزایش میزان آنها بتن دچار ترک خوردگی می شود.
 - این واکنش را سرطان بتن می گویند.
 - در فرمول فوق، سیلیس باید فعال یا آمورف باشد.

به جای سیلیس، کربنات فعال نیز می تواند باشد. AAR= واکنش قلیایی سنگدانه ها 1) ASR= واکنش قلیایی سنگدانه های سیلیسی 2) ACR= واکنش قلیایی سنگدانه های کربناتی

شناسایی واکنش قلیایی سنگدانه ها

 ۲٫۷ ترک های پوست سوسماری یا نقشه ای یا موزاییکی
 ۵٫۵ مشاهده در زیر میکروسکوپ یا نور پلاریزه
 ۵٫۵ (هاله ای از واکنشهای جدید، بیشتر به رنگ سفید، در اطراف سنگدانه ها)

آزمایشهای پیشگیرانه

- آزمایش پتروگرافی سنگدانه ها
 نیاز به تخصص بالا دارد.
- آزمایش تسریع شده ASTM C289 (بر روی سنگدانه) (2 – دوسه روزه است. – سنگدانه مستقیماً در سود قرار می گیرد. – انبساط نمونه را اندازه می گیرند. نمونة منشوري ملات ASTM C227 (3 – دو هفته ای است. – اندازه گیری انبساط (بیش از 1/0 درصد غیرمجاز) 4) نمونهٔ منشوری بتن - یک ماهه، سه ماهه، شش ماهه است.

روشهای مقابله با تبعات منفی واکنش قلیایی سنگدانه ها

1) آزمایش سنگدانه ها، نمونه های ملات و بتن ساخته شده قبل از ساخت بتن.

کمتر از

- 2) استفاده از سيمان با قليايي⁶ كم⁶ (*Na* 2⁰ ⁰ 2⁰) - قلياييت معادل سيمان 6/0 درصد وزن سيمان
 - 3) خشک نگهداشتن بتن
- 4) مصرف سیمانهای پوزولانی (خاکستر بادی، سرباره، میکروسیلیس)

سایش (abrasion)

- در بتن های در معرض رفت و آمد و عبور و مرور (کارخانه ها، کفهای بتنی، پیاده روها، روسازی های بتنی)

روشهای پیشگیری از تبعات منفی سایش

- 1) W/C پايين
- 2) عمل آوری مناسب و خوب بویژه در روزهای اول (حداقل 7 روز)
 - (> 420 $\frac{kg}{cm^{2}}$ مقاومت زیاد ($_{cm}^{2}$ (bleeding) جلوگیری از آب انداختگی (bleeding)
- پرداخت صحیح لازم است. - پاشیدن سیمان باری صاف کردن سطح، مناسب نیست، بلکه روش صحیح این کار استفاده از بتن پرعیار برای بتن خارجی و پاشیدن سنگدانه های ریز است.
 - 5) استفادہ از سنگدانہ ھای سخت – عدد لُس آنجلس کمتر از40 درصد

6) استفاده از میکروسیلیس و سایر پوزولانها 7) انجام آزمایش دیسک چرخان به عنوان مکمل آزمایش لُس آنجلس (به دلیل ضعف آزمایش لُس آنجلس در ارزیابی پدیده)

فرسایش (erosion)

- سایش در کانالها و سازه های آبی، بر اثر جریان آب توأم با مواد جامد.
 - مشابه پدیدهٔ سایش است.
- به مدلها و دستگاههای دقیقتری برای آزمایش پدیده نیاز است
 ازجمله سایش همراه با جریان آب، ماسه پاشی، و نظایر آن
 روشهای مقابله نظیر سایش است.

خلأزایی (cavitation)

- در سازه های هیدرولیکی پیش می آید.
- بر اثر سرعت و تغییر سرعت، و سرعت زیاد بیش از 40m/s، حبابهایی به وجود می آید.
- فشار كم مى شود، خلاً ايجاد مى شود، حباب ايجاد مى شود.
 - بر اثر از بین رفتن و شکسته شدن حبابها، بتن قلوه کن می شود.
 - در سرریز سدها بسیار اتفاق می افتد.

روشهای پیشگیری از تبعات منفی خلازایی

- استفاده از بتن با مقاومت بالا
 - 2) W/C پايين
- 3) ایجاد پیوستگی (bonding) بیشتر بین خمیر و سنگدانه
 - 4) استفاده از میکروسیلیس
 - 5) استفاده از بتن های پلیمری
 - 6) استفاده از بتن با الیاف فولادی و پلیمری
 - 7) عمل آوری خوب

(8

ایجاد سطح صاف و صیقلی (زیرا سطح ناصاف و ناهموار موجب ایجاد تغییرات فشار و سرعت می شود)؛ (بتن پلیمری در این زمینه مناسب عمل می کند)؛ (در تعمیرات، می باید به این امر توجه بسیار جدی بشود وگرنه مشکل بیشتر می شود).

یخ زدن و آب شدن (freez-thaw)

- مكانيسم: افزايش تدريجي منافذ، و لذا كاهش مقاومت و دوام.



- 1) رعایت ضوابط بتن ریزی در هوای سرد.
- 2) کاهش نفوذپذیری و کاهش منافذ (نتیجه: کاهش لوله های مویینه)
- 3) عمل آوری و مواظبت و مراقبت مناسب، بویژه در سنین اولیهٔ بتن
 - 4) کاهش W/C

(5

مصرف مواد حباب هوازا - نقش آنها، کنترل انبساطهای ناشی از یخ زدن و آب شدن است.

آزمایش یخ زدن و آب شدن

- ساخت نمونه، سپس اندازه گیری موارد زیر:
 - کاهش وزن
 - 2) میزان انبساط
 - 3) كاهش مدول الاستيسيتة ديناميكي
 - 4) مقاومت فشاری
- مدول گسیختگی (مقاومت کششی حاصل از آزمایش خمشی)
- ازجمله پارامترهایی که در این آزمایشها تعیین می کنند، ضریب دوام (F) است.