



چهارمین کنفرانس شبکه‌های توزیع نیرو

بررسی خوردگی و پوسیدگی در پایه‌های انتقال نیرو در مناطق ساحلی و روشهای مقابله با آن

محمد ایرانی

مهندسین مشاور نیروی آذربایجان (منا)

چکیده :

رشد روزافزون اقتصادی جزایر و سواحل خلیج فارس، احداث شهرکهای مسکونی، مناطق صنعتی، اسکله‌ها و تسهیلات حمل و نقل طی بیست سال اخیر سرعت فراوانی به خود گرفته است که این امر توجه‌گر گسترش و توسعه شبکه‌های توزیع برق در مناطق مذکور می‌باشد. تا قبل از دهه اخیر دوام پایه‌های خطوط انتقال نیرو علی‌الخصوص از نوع بتن آرمه، زیاد مورد توجه طراحان و سازندگان آنها نبود ولی خرابیهای زودرس بخصوص در پایه‌هایی که در محیط‌های مخرب (نظیر سواحل دریا) ساخته می‌شود نگرانی وسیعی را در اندامان مجریان بوجود آورده است. در این مقاله سعی گردیده است بر اساس تجربیاتی که تاکنون کسب گردیده و مطالعاتی که انجام شده، مسائلی را که منجر به تخریب پایه‌های بتن آرمه، فلزی و چوبی می‌گردند بطور کامل

بررسی شود و راه‌حلهای مناسب و عملی و اقتصادی جهت اجرای صحیح پایه‌های مذکور ارائه گردد. امید است با این کار قدم کوچکی در پیشگیری از خسارتهای هنگفت اقتصادی ناشی از خوردگی این پایه‌ها که برپیکره صنعت برق کشور وارد می‌گردد برداشته شود.

شرح مقاله

سواحل و جزایر خلیج فارس از نظر آب و هوایی یکی از مناطق خاص جهان است. درجه حرارت در این منطقه بعلت نزدیکی به خط استوا نسبت به مناطق دیگر کشورهای لاتراست و تغییرات درجه حرارت در طول شبانه روز و در طول سال نیز بسیار متغیر است. همچنین بدلیل اینکه خلیج فارس وسعتی حدود ۲۵۹۰۰۰ کیلومتر مربع دارد و فقط از طریق تنگه باریک هرمز به عرض ۳۵ کیلومتر با آبهای آزاد جهان در ارتباط است و دورترین منطقه خلیج فارس تا این تنگه حدود ۱۹۰۰ کیلومتر فاصله دارد، درصد املاح موجود در آب دریا بویژه سولفات سدیم و کلرور سدیم که دو عامل مهم در تخریب بتن و فولاد هستند، در آب های خلیج فارس از آبهای آزاد دیگر جهان بیشتر است. شرحی بودن هوا که خود حامل یونهای فعال کلراست نیز مزید بر علت بوده و روی همه تاسیسات و نیز پایه‌ها تاثیر منفی دارد. همچنین کشور ما با بیشترین ساحل در خلیج فارس بیش از بقیه کشورهای منطقه در معرض تاثیر عوامل مذکور قرار دارد. با این توصیف کاملاً "بوضوح می‌بینیم که تمامی شرایط محیطی برای خوردگی مناسب و آماده است و ضرورت چاره‌اندیشی را آشکارتر می‌سازد.

بررسی مکانیسم خوردگی :

تمام فلزات با سرعتهای متفاوت در طبیعت خورده می‌شوند. فلزاتی مانند برنز، برنج،

فولاد ضد زنگ و آلومینیوم با سرعت پائین تری خورده شده و تحت شرایط معمولی مدت‌های مدیدی بدون نیاز به حفاظت دوام می‌آورند بطوریکه بنظر می‌رسد اصلاً "خورده نمی‌شوند ولی بالعکس، در فولادهای مختلف ساختمانی خوردگی بدون انجام حفاظت بطور قابل ملاحظه‌ای سریع‌تر است و این استعداد آنها برای خورده شدن و پیوسیدن قابل تعمق و بررسی بوده و از لحاظ اقتصادی نیز توجه زیادی را می‌طلبد. بعنوان مثال، خسارت ناشی از این مسئله در آمریکا سالانه ۶ میلیارد دلار تخمین زده می‌شود.

قبل از هر چیز دانستن شرایط محیطی که در آن خوردگی اتفاق می‌افتد لازم است میدانیم که آهن و فولاد از تخلیص و تصفیه ترکیبات معدنی موجود در طبیعت بدست می‌آیند و چرخه طبیعت فاقد آنها بصورت مصرفی است بعبارت دیگر چون فلزات از اکسیدهای طبیعی پایدار که در طبیعت موجود هستند با انجام یک سری عملیات گرفته می‌شوند لذا با گذشت زمان این فلزات تمایل دارند به شکل اولیه و پایدار خود برگردند. همانند اکسید آهن و فرم هیدراته آن که از مجاورت آهن و رطوبت در شرایط طبیعی حاصل می‌شوند. اکسیداسیون و اصطلاحاً "زنگ زدن آهن مستلزم سه عامل مهم و اساسی در محیط مجاور فلز است که عبارتند از: رطوبت، نواحی موضعی آند و کاتد و اکسیژن، (البته بعضی از باکتری‌ها نیز در غیاب اکسیژن مسبب خوردگی می‌شوند ولی در حدی نیست که در خوردگی توجه باشد). برای جلوگیری از اتفاق افتادن خوردگی غیبت یکی از این عوامل هم بتنهایی کافی است، با بررسی محیط اطراف خود متوجه می‌شویم که رطوبت همیشه وجود دارد چه در حالتی که جسم در آب مستغرق است و یا مدفون در خاک بوده و یا در معرض هوای آزاد قرار داشته باشد. همینطور اکسیژن نیز بوفور یافت می‌شود حتی وقتی که جسم در آب مستغرق است (بواسطه هوای محلول در آب)، سومین عامل پدیده الکتروشیمیایی است که بطور کلی در تمام پروسه‌های خوردگی دیده می‌شود یا بعبارت دیگر پدیده خوردگی ناشی از برقراری جریان الکتروسیته‌ای است که بدلیل وجود اختلاف پتانسیل بین ناحیه آند با بار مثبت و ناحیه کاتد با بار منفی برقرار می‌گردد و در نهایت موجب فعل و انفعالات شیمیایی همراه با یونیزه شدن فلز و کنده شدن آن از آند و

عبور از بین حلال می شود (یعنی خورده می شود) تشکیل آند و کاتد بصورت های مختلف اتفاق می افتد ، معمولترین و آشکارترین حالت وقتی است که دوفلز غیر همجنس با هم در تماس باشند . وجود تفاوت های فیزیکی و شیمیایی در بعضی از نقاط سطح فلز بطور موضعی موجب تشکیل نواحی آند و کاتد می شود و یاحتی تفاوت هایی در شرایط خاک مثل میزان رطوبت و میزان ضریب هدایت الکتریکی نیز می توانند در تشکیل نواحی آندی و کاتدی دخالت داشته باشند . در پاره ای موارد تفاوت میزان تراکم و تمرکز اکسیژن در آب یا خاک خیس و بالنتیجه در قسمت های مختلف تماس با فلز باعث می شود که در نواحی با تراکم اکسیژن بیشتر قطب کاتد و در نواحی با تراکم اکسیژن کمتر آند تشکیل شود . قسمتهایی از فلز که تحت بار خارجی هستند مثل کشش یا فشار ، تمایل به آند شدن و قسمتهایی که زیر بار نیستند تمایل به کاتد شدن دارند ، در واقع باید گفت هر جاکه در طبیعت فلزات آهن و فولاد بدون پوشش در معرض محیط طبیعی اطراف خود قرار گیرند شرایط لازم برای خوردگی با شدت وضع متفاوت در نواحی جغرافیائی مختلف حضور دارند .

خوردگی فولاد داخل بتن به سبب وسعتی که سازه های بتنی دارند ، از اهمیت ویژه ای در دنیا برخوردار است .

خسارات ناشی از این نوع خوردگی ابعاد بسیار گسترده تری را در بر گرفته ، بطوریکه امروزه تحقیقات وسیعی پیرامون این مسئله انجام شده و مطالعات زیادی در جهت شناخت دقیق تر این پدیده و راه های حفاظت در مقابل آن صورت گرفته است . در مناطق حاشیه خلیج فارس ، محیط اعم از آب و خاک آلودگی شدیدی از نقطه نظر کلروری دارند و در بعضی مناطق حتی مقدار یون کلرید به 0.68% که تقریباً " چهار برابر حد مجاز (یعنی 0.15% برابر آئین نامه ACI 318-83) برای شرایط خوردگی محیط) می رسد . بررسی های مختلف نشان می دهد که در قسمتهایی که تماس مستقیم با آب و خاک دارند ، بویژه دریاهای تیره های بتنی تا ارتفاع حدود $1/5$ متری به شدت خوردگی کلریدی اتفاق می افتد . لذا در می یابیم تخریب اساساً ناشی از آلودگی -

کلروری محیط اعم از خاک و آب است که بانفوذ به داخل بتن و حرکت به سمت بالا بواسطه خاصیت موئینگی موجب زنگ زدگی و خوردگی میلگردها شده و در اثر انبساط و تورم حاصله آرماتورها نمایان گشته و بتن پوشش کاملاً جدا شده و آماده کنده شدن می گردند ، در ضمن میزان زنگ زدگی میلگردها بسیار زیاد است ، بطوریکه در برخی از آنها پوسته های زنگ به ضخامت حدود ۵ میلیمتر نیز مشاهده شده است و بایک ضربه از میل گرد جدامی گردد. جالب است که بدانیم پس از بروز ترکها در بتن و جدائی پوشش بتنی آرماتورها ، راه نفوذ عوامل دیگر و بالنتیجه تشدید پدیده خوردگی بازمی شود در چنین شرایطی حتی آب معمولی یا اکسیژن محیط و رطوبت موجود در هوا نیز زنگ زدگی را تشدید و باعث پیشروی بیشتر آن می گردد .

سطح آبهای زیرزمینی در مناطق ساحلی در نزدیکی سطح زمین قرار دارد و حاوی یونهای سولفات و کلوروبه مقدار زیاد می باشند بهمین دلیل خاکهای این نواحی نیز حاوی انواع نمکهای مزبور است . درجه حرارت محیط بالا بوده و رطوبت منطقه سبب افزایش سرعت واکنشهای خوردگی و بالنتیجه تشدید خرابیهای بتن می گردد، در ضمن بادهای مداوم و گرم هنگام بتن ریزی پایه ها و پس از آن در دوره عمل آوردن بتن موجب تسریع در تبخیر آب بتن گشته و منجر به ایجاد ترکهای سطحی می شود که راه نفوذ املاح و رطوبت را تسهیل می نماید ، بهمین جهت عمل آوردن و اجرای صحیح بتن ریزی در این منطقه از اهمیت خاصی برخوردار است . غیر از وضعیت چسب و شرایط کاری در منطقه ، مصالح سنگی موجود نیز در خرابیهای شیمیایی موثر می باشند. مصالح سنگی عموماً از کیفیت خوبی برخوردار نیستند و اکثراً حاوی املاح کلر و سولفات بوده و در پاره ای موارد میزان آنها از حد مجاز هم بالاتر است . با این اوصاف اهمیت توجه به خسارات شیمیایی و ضرورت چاره اندیشی و ترمیم به موقع آنها آشکارتر می گردد .

خرابیهای موجود در تیرهای بتن آرمه مناطق حواشی خلیج فارس عمدتاً ناشی از چند عامل

زیراست :

الف) وجود عوامل محیطی مخرب اعم از آب و هوای گرم و مرطوب ، خاک آلوده به مواد شیمیایی مضر و بالا بودن سطح آب زیرزمینی (که آنهم به جهت نزدیکی به دریاست) . آزمایشات شیمیایی که بر روی خاک منطقه و آبهای سطحی انجام شده است حاکی از شرایط حاد محیطی خورنده می باشد. مقدار کلرور و سولفات خاک در مقایسه با مقدار مذکور در آئین نامه های مختلف در محدوده شرایط خیلی سخت قرار می گیرد. تیرهایی که در بتن های آنها مقدار کلرور موجود در کل مصالح مصرفی شان کمتر از حد مجاز ۱۵٪ بوده پس از گذشت چند سال به چندین برابر مقدار مجاز ارتقاء پیدا کرده است . بطریق مشابه مقدار سولفات نیز شدیداً افزایش پیدای کند نهایتاً "اینکه تخریب اساساً ناشی از آلودگی کلروری محیط اعم از خاک و آب است که با نفوذ به داخل بتن باعث زنگ زدگی میلگردها و ترک اندن بتن می شود .

ب) استفاده از مصالح سنگی ناسالم و غیر استاندارد آلوده به مواد شیمیایی مضر برای بتن ، بطوریکه اغلب معادن سنگی دارای مصالح آلوده هستند و نیز عملیات شستشوی ماسه در واحدهای تولیدی بنحوی که انجام نمی گیرد و نیز آبی که جهت شستشوی مصالح شن و ماسه استفاده می شود غالباً از چاهها و منابع آب زیرزمینی تامین می گردد که باز هم در برخی مناطق شور است .

ج) کیفیت شدیداً نامطلوب اجرای بتن ریزی پایه ها ، در چنین شرایط محیطی یکی از روشهای اساسی جهت کند یا متوقف ساختن حمله سولفات ها و عوامل کلروری ، غیر قابل نفوذ ساختن بتن است که با انتخاب نسبت های آب به سیمان پائین و نگهداری کافی بتن خصوصاً "

در سنین اولیه انجام پذیراست و این روش البته علاوه بر سایر تمهیدات اساسی از قبیل نوع سیمان مصرفی ، مقدار سیمان و استفاده از روشهای مختلف عایق سازی قسمتهای در تماس با خاک است ، داشتن پوشش بتنی کافی برای میلگردها و تراکم و غیر قابل نفوذ بودن پوشش نیز از نکات بسیار مهم است .

نتیجه :

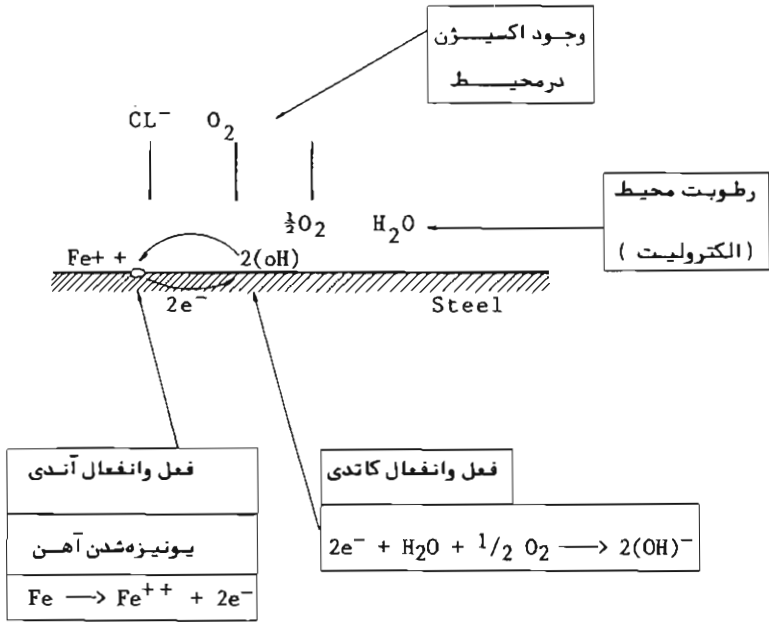
در تیرهای بتن آرمه باید بهر نحو از نفوذ یون کلرید داخل بتن جلوگیری کرد ، در مرحله اول باید مصالح سنگی تمیز و مناسب با تخلخل کم و درصد جذب آب کم و سطح موثر کم استفاده کرد و برای اختلاط بتن باید از آب شیرین و آشامیدنی استفاده کرد پس از گرفتن بتن آبی که برای عمل آوردن (Curing) مورد استفاده قرار می گیرد لازم است شیرین باشد . در پایه های فولادی حتما " از روکشهای غیر قابل نفوذ استفاده گردد . این مواد باید دارای چسبندگی فوق العاده و قدرت جذب مطلوب در کلیه منافذ سطح را داشته باشند بطوریکه تشکیل فیلامنت و تریروفی در سطح پایه داده و دارای خاصیت الاستیسیته هماهنگ با فولاد باشند ، از پوششهای اپوکسی روی فلز به ضخامت ۱۵۰ میکرون نیز می توان استفاده کرد فولادهایی که با رزین پوشش می شوند دچار خوردگی نمی گردند و بهترین مقاومت را نشان می دهند ، محافظت کاتدی اثر بسیار عالی دارد ولی به دلیل پرهزینه بودن از لحاظ اقتصادی توجیه پذیر نیست . گالوانیزه کردن در محل مرز تماس با آب و خاک مقاومت مطلوبی از خود نشان نمی دهد . در تیرهای بتنی باید برای محافظت آرماتورها پوشش حداقل ۲۵ میلیمتر را طبق توصیه آئین نامه های ذیربط رعایت کرد و عیار سیمان را تا ۴۰۰ کیلوگرم در متر مکعب بالا برد و نسبت آب به سیمان را تا ۴۵٪ کاهش داد .

کنترل ترکهای ایجاد شده در بتن متناسب با زمان بهره برداری آن می تواند بوسیله Over Design در حدود ۱۵٪ تا ۲۰٪ انجام گیرد . در پایه های فولادی هم این مسئله توصیه می شود چون خوردگی در مناطقی از فولاد که تحت کشش است بطور موضعی سریعتر است .

برای جلوگیری از نفوذ آبهای زیرزمینی به داخل بتن و چوب و نیز خورده شدن پایه‌های فولادی در محل تماس با خاک بهتر است حتماً "پایه‌ها را در قسمتی که در داخل خاک هستند و در مرز تماس با خاک و هوا (یعنی خطرناکترین منطقه از لحاظ خوردگی) پوشش داد بدین معنی که حتی الامکان از روشهای ارزان قیمت عایق سازی مثل پوشش قیر استفاده کرد. چون افزایش دمای ناشی از تابش شدید نور خورشید خوردگی را تسریع می‌کند حتی الامکان از رنگهای روشن و سفید برای پوشش دادن پایه‌ها استفاده شود .

بنظرمی رسد ارائه شرایط ویژه با مشخصات فنی خصوصی در مناطق جغرافیائی مختلف کشور در پروژه‌های خطوط انتقال نیرو توسط مشاورین و دست اندرکاران به صورت آئین نامه‌ای بطور مسدود الزامی است تا دستگاههای اجرائی و ذیربط که در کار تولید و نصب پایه‌ها فعالند بطور سیستماتیک این اصول را مد نظر قرار دهند .

مدل ساده شده
فرآیند خوردگی الکتروشیمیایی فولاد



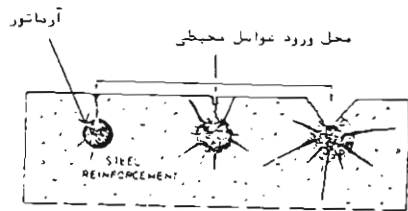
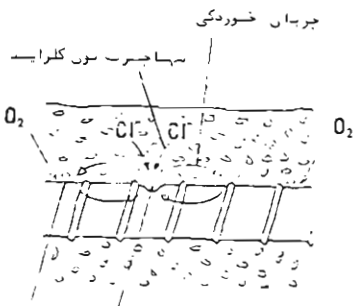
فعل وانفعال آندی
یونیزه شدن آهن
Fe → Fe²⁺ + 2e⁻

فعل وانفعال کاتدی
2e⁻ + H₂O + 1/2 O₂ → 2(OH)⁻

واکنش ساده شده



زنگ آهن



مکانیزم تخریب بتن در اثر خوردگی آرماتور

حمله یون کلراید و شروع خوردگی در سطح آرماتور

- ۱ - The durability of Metals in building .
- ترجمه : مرکز تحقیقات ساختمان و مسکن
- ۲ - مکانیزم خوردگی فولاد در بتن نشریه A.C.I SP-49-3
- ۳ - مهندسی خوردگی - انتشارات دانشگاه صنعتی اصفهان
- ۴ - PAINT MANUAL از انتشارات ASTM
- ۵ - عوامل کنترل اجزای بتن ، فولاد و سایر فلزات زاهدی ، پ
- ۶ - " THE PHYSICAL METALLURGY OF STEEL " W.C. LESLIE , MCGRAW - HILL , 1982
- ۷ - " ENGINEERING MATERIALS " , K.BUDINSKI - RESTON PUBLISHING COMPANY , INC. 1993.