

خوردگی و تخریب تجهیزات پست های توزیع و انتقال

نجم الدین عرب - مصطفی توکل ساسان مربوط
شرکت مهندسی مشاور نیرو سازمان برق ایران

چکیده:

خوردگی اتمسفری، مدفون، بیولوژیکی تخریب توسط موجودات جاندار و خوردگی گالوانیکی، متداولترین انواع خوردگی و تخریب در تجهیزات پست های توزیع و انتقال هستند. در این مقاله سعی گردیده، که با شرح مختصری از نحوه عملکرد خوردگی و تخریب تجهیزات، روش های جلوگیری از اثرات مخرب آن نیز آورده شود. چون تشریح و توصیف مکانیزم تأثیر هر یک از این عوامل بر قابلیت عملکرد و عمر قابل اطمینان تجهیزات نیازمند مطالعات، آزمایشات و تجربیات فراوانی است و از طرفی اثرات هنگفت زیانبار این عوامل چه از نظر اقتصادی و چه از نظر سلامت توزیع قابل صرف نیست، لذا هدف نویسندگان این مقاله بیان ضرورت تحقیق و تفحص در این مقاله و نیز گشودن دریچه ای جدید بر روی محققان و مهندسی صنایع برق و نیروگاههای کشور بوده است.

احداث نیروگاههای جدید و گسترش روزافزون شبکه های توزیع لزوم مطالعه و بررسی عوامل مخرب در قابلیت کاری تجهیزات و جلوگیری از کاهش عمر آنها را دوچندان می سازد. آلودگی های محیطی و صنعتی نقشی مهم و اساسی در تشدید این تخریب ها دارند. این آلودگی های می توانند موجب بروز انواع خوردگی در تجهیزات شوند. از طرفی شرایط اقلیمی و وجود مناطقی با سرمای قطبی تا گرمای سوزان و وجود مناطق کوهستانی و دشت، و نیز وجود مناطقی با رطوبت بسیار بالا تا مناطق خشک و کویری و اثرات این شرایط بر عملکرد عوامل خورنده تأثیر دیگری بر لزوم مطالعه خوردگی تجهیزات است. در این راستا خوردگی تجهیزات پست های تولید و توزیع در این مقاله مدنظر قرار گرفته و انواع متداول خوردگی این تجهیزات معرفی گردیده است و در این راستا بررسی هایی صورت گرفته است. اما اهمیت موضوع این نکته را بر هر محقق آشنایان سازد که مقابله با این عوامل مخرب هنگامی امکان پذیر است که مطالعاتی جامع و کامل در هر یک از عوامل ذکر شده پانصد صورت پذیرد.

۲- خوردگی اتمسفری:

خوردگی ناشی از اتمسفرهای مختلف از نظر هزینه و تناژ به تنهایی از هر نوع محیط خورنده دیگر بیشتر باعث انهدام می شود. اتمسفرهای می توان به ۳ دسته کلی تقسیم بندی نمود: صنعتی - دریائی و روستائی. این نوع خوردگی عمدتاً بواسطه حضور رطوبت و اکسیژن است ولی وجود ناخالصی های نظیر ترکیبات گوگردی یا نمک دار مسئله را حادتر می سازد. خوردگی فولاد در ساحل دریا ۴۰ تا ۵۰ برابر خوردگی آن در یک ناحیه کویری است. سرعت خوردگی نمونه های فولادی که در ۸۰ فوتی از ساحل دریا قرار دارند ۱۲ برابر سرعت خوردگی نمونه های است که در ۸۰ فوتی ساحل دریا واقعند. اتمسفرهای صنعتی بخاطر وجود گازهای گوگرد دار حاصل از احتراق سوختها بسیار خورنده تر از اتمسفرهای روستائی هستند. دی اکسید گوگرد (SO_2) در حضور رطوبت تشکیل اسید سولفور و سولفوریک می دهد که بسیار خورنده هستند. مواد خورنده اتمسفرهای صنعتی ۵۰ تا ۱۰۰ برابر نواحی کویری می تواند باشد.

۱-۲) اثر شرایط اقلیمی: عمر مفید تجهیزات برقی بشدت توسط شرایط اقلیمی محل نصب تحت تأثیر قرار می گیرد. انتخاب تجهیزات، جنس و عملیاتی که بر روی آنها انجام می شود باید با در نظر گرفتن این شرایط صورت پذیرد.

نحوه عملکرد عمومی و شرایط محیطی در استاندارد (DIN VDE 0660 Part 500) آورده شده است.

شرایط اقلیمی رامی توان به شرایط ناشی از موقعیت جغرافیایی و موقعیت منطقه ای (برای مثال نزدیک بودن یا دور بودن از دریای مناطق صنعتی و....) و شرایط اقلیمی در حین حمل و نقل (برای مثال از راه دریایی یا سایر راهها) تقسیم بندی کرد.

در استاندارد (DIN 50019) اطلاعاتی راجع به شرایط اقلیمی مناطق مختلف آورده شده است. این مجموعه اطلاعاتی تقریبی درباره مواردی نظیر تغییرات دمائی، رطوبت نسبی، فشار اتمسفر و میزان بارش در ایام مختلف سال را بدست می دهد. واضح است که این مجموعه یک راهنمای تقریبی بوده و برای ساخت یا خرید تجهیزات لازم است اطلاعاتی جزئی تر در این باره و نیز مواردی نظیر سرعت باد و وجود ماسه با گرد و غبار، گازهای صنعتی و آلوده کننده و.... به سازنده یا فروشنده تجهیزات داده شود. تأثیر شرایط اقلیمی در حین حمل و نقل بر تجهیزات ماهیت موقتی دارد که عمدتاً "بر نوع و نحوه ساخت سیستم بسته بندی تأثیر می گذارد.

شرایط لازم در حین جابجائی، انبارداری و نصب در استاندارد (DIN VDE 0660 Part 500) آورده شده است بجز در مواردی که کاملاً مشخص گردیده اند لازم است که شرایط ذیل بر آورده شوند:

- رطوبت نسبی در دمای 40°C نباید از ۵۰٪ تجاوز نماید. در دمای 25°C انحراف جزئی از این مقدار مجاز است.

- تغییرات دمائی معمولاً در محدوده 55°C تا 25°C - مجاز است. درجه حرارت 75°C تا سقف ۲۴ ساعت مجاز است.

عوامل اقلیمی و اثرات آنها بر تجهیزات برقی همراه باروش مقابله با آنها در جدول ۱ آورده شده است. جدول ۲ شرایط عمومی مناطق و مشخصات رطوبت نسبی آنها را نشان می دهد. جدول ۳ عملیات آماده سازی سطوح و رنگ زنی تأسیسات برقی نشان داده شده است.

جدول (1) فاکتورهای اقلیمی که بر تأسیسات برقی اثر می‌گذارند و اقدامات پیشگیرانه قابل انجام

اقدامات	انواع سیستم تأسیسات برقی										مادامه قابل کاور شده	پارامترهای استاندارد طبق استاندارد ملی	
	تولید و توزیع نیرو	کابینا	تابلوهای فشار ضعیف	تابلوهای فشار متوسط	GISهای فشار متوسط	GISهای فشار بالا	تابلوهای فشار بالا	تابلوهای فشار فوق العاده	خطوط انتقال	تابلوهای فشار فوق العاده			تابلوهای فشار فوق العاده
پیشگیرانه													
طریقت مریان ساس	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
بررسی استاندارد میکاسیکی، و لنگر	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
سیستم رنگ برقی ساس	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
ایجاد کاور مایش	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
توسعه الکتریکی	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
ایجاد کاور مایش IP42s	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
کلاس حفاظت IP42s	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
استفاده گیری فاصله خزشی	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
در نظر گرفتن فاصله خزشی	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
طولگیری از سیستم سلفون	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
بررسی ایسی و براراشده	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
تازه معین ساس استاندارد میکاسیکی	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
بررسی سیستم رنگ برقی ساس	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
کلاس حفاظت IP42s	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*

X: بر اساس اطلاعات سازنده
 O: قابل کاربرد
 -: غیر قابل کاربرد

(1) تبدیل - به O: اگر شرایط باد رجه آلودگی زیاد یا خیلی زیاد مخصوصاً صنعتی باشد اثر رطوبت، شبنم نم باران و.... باید در نظر گرفته شود.

(2) تبدیل - به O: اگر مفره نوع غیر سرامیکی (Composit) باشد مانند اپوکسی رزین، الاستومر، سیلیکونی، ...

(3) تبدیل - به O: اگر انتخاب ضریب آلودگی خیلی زیاد باشد ترجیحاً "حداقل $\geq 31 \text{ mm/kv}$ برای مفره ها و اندازه گیری میزان آلودگی محل بروش (equivalent salt deposit density) ESDD بر حسب mg/cm^2

جدول ۲) مناطق کلی اقلیمی و مفاد بحرانی فاکتورهای جوی (DIN 50019)

مقادیر بحرانی فاکتورهای جوی			
شرایط اقلیمی	دمای هوا	رطوبت نسبی	نشار هوا
سرد	حداقل مقدار نرمال درجه حرارت کمتر از 15°C - باشد	تعریف نشده	بالاتر از ۷۷۵mbar (۵۸۰torr)
معتدل	متوسط دمای ماهانه ما بین 25°C + تا 15°C - بوده و حداکثر درجه حرارت 33°C باشد	تعریف نشده	بالاتر از ۷۷۵mbar (۵۸۰torr)
گرم و خشک	متوسط دمای ماهانه 22°C + بوده و حداکثر درجه حرارت بیشتر از 37°C + باشد	متوسط ماهانه درجه حرارت	بالاتر از ۷۷۵mbar (۵۸۰torr)
گرم و مرطوب	مقدار رطوبت نسبی ماهانه	بامتوسط دمای ماهانه بالاتر از 20°C + و کمتر از ۸۰٪ باشد	بالاتر از ۷۷۵mbar (۵۸۰torr)
مناطق کوهستانی	تعریف نشده	تعریف نشده	کمتر از ۷۷۵mbar (۵۸۰torr)

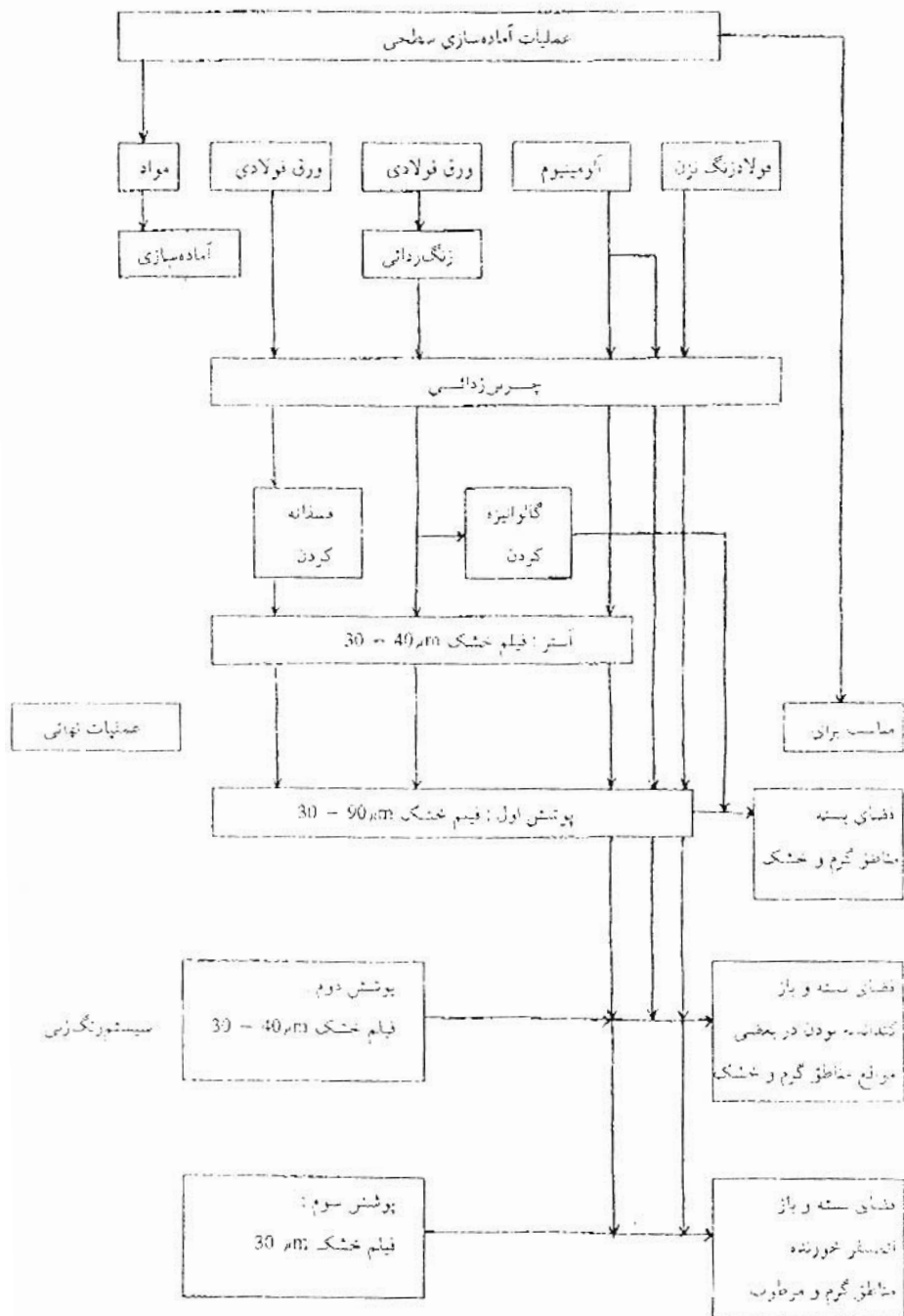
۳- خوردگی مدفون

خوردگی مدفون فلزات عمدتاً ناشی از واکنشهای الکتروشیمیایی است که از یک جریان الکتریکی مابین بخشی از فلز و رطوبت موجود در محیط ناشی می شود. جریان الکتریکی ممکن است منشاء خارجی داشته باشند نظیر جریانهای الکتریکی سرگردان یا ممکن است از پیل های موضعی که در سطح فلز در محیط واقع شده در آن تشکیل می گردند، ناشی شود. با این حال واکنش شیمیایی بین یک عامل خورنده با فلز یا خوردگی ناشی از باکتریها نیز می توانند در خوردگی مدفون نقش مهمی را ایفاء کنند. مقدار خوردگی ناشی از یک خوردگی الکترولیتی به مقدار جریان و معادل الکتروشیمیایی فلز بستگی دارد. سرعت خوردگی با تغییر دانسیته جریان تغییر می کند. هرچه دانسیته جریان بیشتر باشد خوردگی ناشی از آن نیز بیشتر خواهد بود.

خوردگی در پوشش سربی کابل های انتقال مدفون در زمین عموماً ناشی از الکترولیز است .
حفره هایی که در نتیجه این نوع خوردگی تشکیل می شوند هم می توانند از خوردگی ناشی از جریانهای
سرگردان نتیجه شوند و هم می توانند ناشی از تشکیل پیل های موضعی باشند. با مشاهده یک حفره به
دقت نمی توان تعیین کرد که خوردگی آن ناشی از کدام عامل است و برای این تشخیص بهتر است به
شرایط عملکرد و محیط کار قطعه یا تجهیزات توجه کرد و عوامل اصلی را با آنالیز این عوامل معین ساخت .

یکی دیگر از عوامل خوردگی تجهیزات مدفون تشکیل پیل های غلظتی ناشی از واکنش بین فلز با
محیطهای -خورنده است . این پیل ها معمولاً متفاوت بوده و نیز محیط های خورنده غالباً دارای
اختلاف در غلظت می باشند با این ترتیب هنگامی که لوله های کابلها یا تجهیزات مدفون دیگر در تماس
با خاکهای مختلف قرار می گیرند و یا هنگامی که در خاکی که درصد نمک و رطوبت آن متغیر است قرار
می گیرند پیل های غلظتی در سطح آنها تشکیل می گردد. هنگامی که خاک دارای ماهیتی غیر یکنواخت
است شرایط جهت این نوع خوردگی بسیار مناسب خواهد بود. برای مثال ، هنگامی که کابلی از منطقه ای
با خاک طبیعی به منطقه ای با خاک دستی می رود در فصل مشترک خاکها یا نزدیک به آن می تواند تحت
خوردگی قرار گیرد. به این ترتیب قسمتی از کابل که در زمین خاکی - ماسه ای قرار گرفته نقش کاتد را
داشته و قسمتی از آن که در زمین خاکی - رسی یا خاک مرطوب قرار می گیرد ، نقش آند را خواهد داشت .

جدول ۴ عملیات آماده‌سازی سطحی و سیستم رنگ زنی برای تجهیزات برقی



۴- خوردگی بیولوژیکی

انهدام یا از بین رفتن تجهیزات به وسیله فرآیندهای خوردگی که به طور مستقیم در نتیجه فعالیت موجودات جاندار است را خوردگی بیولوژیکی گویند. این موجودات شامل انواع میکروسکوپی مانند باکتری ها و انواع ماکروسکوپی مثل جلبک ها یا سایر جانداران است. موجودات میکروسکوپی و ماکروسکوپی در محیط های با PH بین ۱۱ تا صفر و درجه حرارت های 180°F - 30°F و فشارهای تا 15000Psi زندگی کرده و تکثیر می نمایند. فعالیتهای بیولوژیکی ممکن است بر خوردگی در محیط های مختلف نظیر خاک، آب طبیعی، آب دریا، محصولات نفتی و مایعات روغنکاری تأثیر بگذارد. به روشهای ذیل این موجودات می توانند بر رفتار خوردگی مؤثر باشند:

۱- با تأثیر مستقیم بر واکنشهای آندی و کاتدی

۲- با تأثیر بر پوسته های محافظ سطحی

۳- با بوجود آوردن محیط های خورنده

۴- با تولید رسوبات

بسته به نوع محیط و اجزاء بیولوژیکی آن این اثرات ممکن است تک تک یا به یکدیگر صورت گیرند.

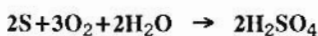
۱ - ۴) موجودات میکروسکوپی: موجودات میکروسکوپی بر حسب توانایی آنها برای رشد در حضور یا غیاب اکسیژن طبقه بندی می شوند. موجوداتی که در فرآیندهای سوخت و ساز خود به اکسیژن نیاز دارند هوازی نامیده شده و گروه دیگری که بهترین شرایط برای رشد آنها محیطهای با اکسیژن کم یا بدون اکسیژن است بی هوازی نامیده می شوند. هر چند تشدید خوردگی توسط موجودات میکروسکوپی خیلی متداول است اما تحقیقات جامع کمی جهت مشخص کردن این موجودات و تعیین دقیق مکانیزم عملکرد آنها صورت گرفته است.

احتمالاً "مهمترین باکتری بی هوازی که بر رفتار خوردگی لوله ها و تجهیزات فولادی که در زمین مدفون گردیده اند، انواع احیاء کننده سولفات ها هستند. این باکتریها با انجام واکنش ذیل سولفات را به سولفید تبدیل می کنند:



هیدروژن مورد نیاز جهت انجام این واکنش از محصولات آلی و غیر آلی حل شده در خاک تأمین می‌شود. باکتریهای احیا کننده سولفات در شرایط بی هوازی نظیر خاک رس، لجنها و باتلاقها، وجود دارند. یون سولفید بشدت برواکنشهای کاتدی و آندی که در سطح تجهیزات اتفاق می افتند تأثیر می گذارند این یون باعث مختل شدن واکنشهای کاتدی خصوصاً واکنش آزاد شدن هیدروژن و در نتیجه تشدید واکنش آندی می گردد که نتیجه آن افزایش خوردگی است.

باکتریهای هوازی اکسیدکننده گوگرد نظیر تیوباسیلوس تیواکسیدان (*Thio baccillus thio oxidans*) قادرند گوگرد یا ترکیبات گوگردی را بر طبق واکنش زیره اسید سولفوریک اکسید نمایند.



بهترین محیط برای زندگی این موجودات محیط های با PH کم بوده و می توانند بطور موضعی اسید سولفوریک با غلظت تا ۵٪ وزنی تولید نمایند و به این ترتیب باکتریهای اکسیدکننده گوگرد قادرند شرایط بسیار خورنده ای ایجاد نمایند. این اجزاء برای زنده ماندن نیاز به گوگرد یا ترکیبات گوگرد دار داشته و لذا غالباً در میادین گوگردی میادین نفتی یا مناطق حاوی مواد آلی گوگردار وجود دارند.

باکتریهای بی هوازی و هوازی می توانند با تغییر شرایط خاک به طور دوره ای عمل نمایند. بدین معنی که باکتریهای احیاء کننده سولفات در فصل های بارندگی که خاک مرطوب است و هوای آن خارج می گردد به سرعت رشد کنند و باکتریهای اکسیدکننده گوگرد در فصل های خشک که هوا به داخل خاک نفوذ می کند به سرعت رشد نمایند. در بعضی مناطق این تغییرات دوره ای باعث وارد آمدن خسارات وسیع به تجهیزات مدفون می گردد.

موجودات میکروسکوپی دیگری نیز وجود دارند که به طور مستقیم یا غیر مستقیم بر رفتار خوردگی فلزات تأثیر می گذارند و هنوز مطالعه نشده اند. مثلاً "باکتری آهن گروهی از موجودات میکروسکوپی هستند که آهن فروراز محلول جذب نموده و آن را به صورت هیدروکسید فروس و یافروس و رقه ای راسب می سازد. بعضی باکتریها قادرند آمونیاک را به اسید نیتریک اکسید کنند. اسید نیتریک رقیق موجب خوردگی اکثر فلزات می گردد. برخی باکتریها نیز می توانند دی اکسید کربن تولید کنند که این دی اکسید کربن با رطوبت محیط می تواند باعث تشکیل اسید کربنیک و خوردگی را افزایش دهد.

در جدول (۴) بعضی از مهمترین موجودات میکروسکوپی و ویژگی های آنها آمده است .

جدول (۴) خواص فیزیولوژیکی موجودات میکروسکوپی

گروه و نوع	نیاز به اکسیژن	عوامل آلوده کننده، احیایی یا اکسیدی	محدود کننده ها	Habitat	PH بهینه تخمینی واکنش	محدوده دمائی °C
I احیا کننده سولفات : I (دیسولفوروسولفوریک)	غیر هواری	سولفات، تیرسولفات، سولفید ها، گوگرد ها، میوسولفید ها	سولفید هیدروژن	آب، گل، ماسلاب	بهب: ۶.۷/۵	بهب: ۱۵ - ۲۰
				چاههای نفت، خاکها، لجن، ما، بتن	محدوده: ۵.۹	حد اکثر: ۵۵ - ۶۵
II اکسید کننده گوگرد : II (پتیا سیلوس تیرا کسیدان)	هواری	گوگرد، سولفید ها، تیرسولفات	اسید سولفوریک	کوچکهای خاک، نفتهای گوگرد، خاکهای سازنی ترکیبات گوگردی که کارلا اکسید نشد ماند	بهب: ۲.۲	بهب: ۲۸ - ۳۰
				دریا و آب رودخانه، گل، سولفات ها	محدوده: ۵.۶/۵	رشد آهسته: ۱۸ - ۲۷
III اکسید کننده تیرسولفات : III (پتیا سیلوس تیرا روس) باکتری آمن (۱۷)	هواری	تیرسولفات ها، گوگرد کربن های آمن، بیوکربن آمن،	تیرسولفات ها سولفات و گوگرد گوگرد یا هیدرو	مربا و آب رودخانه، گل، فلاسلاب و خاک	بهب: خیلی نزدیک به خنثی (۷) محدوده: ۷.۹	بهب: ۳۰
				آبهای ساکن و متحرک سازنی نیکهای آمن	بهب: ۲۲	محدوده: ۵ - ۲۰
(پتیا سیلوس تیرا روس)	هواری	بیوکربن آمن،	بیوکربن متحرک			

۲-۴) جلوگیری از خوردگی بیولوژیکی: قبل از اعمال روش حفاظت ابتدا ضروری است که

وجود خوردگی بیولوژیکی اثبات شود. ساده ترین و دقیق ترین روش کشت نمونه هائی از خاک و مطالعه آنها از نظر موجودات میکروسکوپی است. چند روش عمومی برای جلوگیری از خوردگی میکروبیولوژیکی وجود دارد. برای جلوگیری از تماس فولاد با محیط غالباً از پوشش های قیر معدنی، لعاب، نوار پلاستیکی یا بتن استفاده می شود. تمام این روشها بکار رفته و نتیجه موفقیت آمیز بوده است. بتن در حضور باکتریهای اکسید کننده گوگرد مطلوب نمی باشد زیرا بتن بوسیله اسید سولفوریک خورده می شود. حفاظت کاتدی نیز برای جلوگیری از خوردگی میکروبیولوژیکی بکار رفته است و مخصوصاً مواقعی که به همراه پوشش بکار برده می شود بسیار موثر است. در بعضی موارد می توان محیط را تغییر داد و بدین وسیله خوردگی بیولوژیکی را تقلیل داد که مثال آن دمش هوا در محل هائی است

که گوگرد و ترکیبات گوگردی در آنها وجود دارد. همچنین از ممانعت کننده های خوردگی می توان استفاده کرد و مواد میکرو ب کش مثل کلر و ترکیبات کلر دار در سیستم های بسته به کاربرد. استفاده از مواد آذیستی یا پلاستیکی به جای مواد فلزی می تواند در روش موثری برای جلوگیری از اثرات مخرب فعالیت های میکرو بیولوژیکی در بعضی خاک های نامطلوب باشد.

۳-۴) موجودات ماکروسکوپی: علاوه بر موجودات میکروسکوپی، موجودات ماکروسکوپی نظیر قارچ و قارچ های کپکی نیز می توانند موجب خوردگی شده یا آن را تشدید سازند اینها گروهی از گیاهان هستند که فاقد کلوفیل می باشند. این موجودات مواد آلی را جذب نموده و مقادیر قابل توجهی اسید های آلی منجمله اسید اگزالیک، لاکتیک، استیک و سیتریک تولید می نمایند. به علاوه وجود قارچ می تواند آغازگر خوردگی شیاری روی سطوح فلزی باشد با تمیز کردن در فواصل زمانی معین می توان از رشد کپک های قارچی جلوگیری نمود یا آن را کاهش داد. به علاوه کاهش رطوبت نسبی با کاربرد مواد آلی سمی نیز در تقلیل رشد کپک های قارچی روی سطوح فلزی موثر می باشند. رشد کپک های قارچی روی لاستیک خصوصاً در کابل های زیر زمینی مسئله ساز است. جایگزینی لاستیک مصنوعی به جای لاستیک طبیعی روشی موثر در جلوگیری از این اتفاق است.

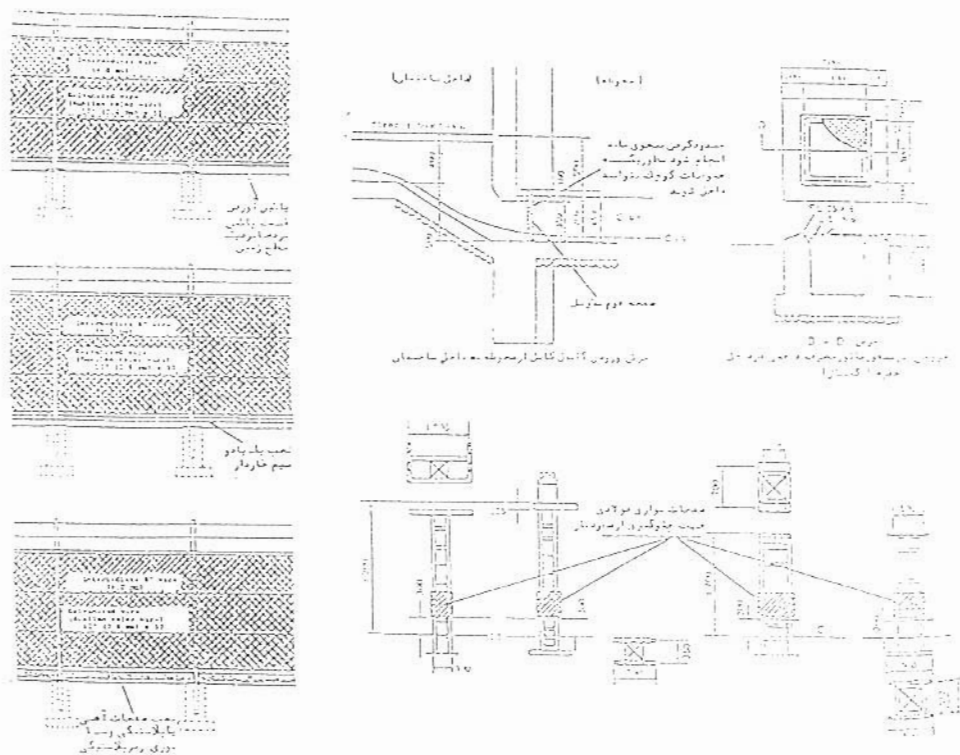
سایر حیوانات و جانوران نظیر مار، موش و... و برخی حشرات نظیر مورچه، مورانه، سوسک، عقرب و... نیز می توانند با آسیب هایی که به تجهیزات وارد می کنند باعث تخریب آنها شوند که در مورد تجهیزات مدفون در زمین این آسیب ها می تواند بیشتر باشد.

برای جلوگیری از آسیب های فوق لازم است با توجه به موقعیت پست و نوع حشرات و جانوران موجود در منطقه و زمانها و شرایطی که ظاهر می شوند راه حل ها و روش های مناسب مورد استفاده قرار گیرند در جدول ۵ و شکل ۱ چند نمونه از روش های مقابله با این نوع آسیب ها به پست و تجهیزات آن آورده شده است.

۵- خوردگی گالوانیکی

هنگامی که دو فلز غیر همجنس که در تماس با یکدیگر هستند در معرض یک محلول هادی یا خورنده قرار گیرند، اختلاف پتانسیل بین آن دو باعث برقراری جریان الکتریکی بین آنها می گردد. در نتیجه فلزی که مقاومت به خوردگی کمتری دارد خورده شده (آند) و فلزی که مقاومت به خوردگی بالاتری دارد، محافظت می گردد (کاتد). ماهیت و شدت خوردگی محیط به میزان زیادی

بر شدت خوردگی گالوانیکی تأثیر می‌گذارد. خوردگی گالوانیکی در اتمسفر نیز صورت می‌گیرد و شدت آن به مقدار رطوبت، نوع و مقدار مواد مضر موجود در اتمسفر بستگی دارد. مثلاً "خوردگی نزدیک سواحل دریای بیشتر از اتمسفر خشک است. کندانس بخار در نزدیک ساحل دریا حاوی نمک است لذا هادی تر و در نتیجه خورنده تر است و در رطوبت و درجه حرارت یکسان نسبت به کندانس دریکی ناحیه دور از دریا الکترولیت بهتری است. آزمایشات اتمسفری در نقاط مختلف نشان داده اند که فلز روی در تمام نقاط نسبت به فولاد آنداست.



شکل ۱ الف) روشهای جلوگیری از نفوذ جانوران بوسیله تغییرات در نرده کشی اطراف پست
ب) روش مقابله با صعود جانوران از استراکچرها و پایه های مختلف در پست

جدول 5) سیستم‌ها و روشهای نمونه مقابله با نفوذ حیوانات و جانوران کوچک به پست

اهداف کاربرد و سیستمهای مقابله	جهت جلوگیری از هجوم و نفوذ جانوران از خارج به پست	جهت جلوگیری از صعود جانوران از پایه‌ها و تجهیزات	بررسی تجهیزات محوطه جهت جلوگیری از نفوذ جانوران به داخل ساختمانها	اهداف
				کاربرد و سیستمهای مقابله
کژرودها و سینه‌های مقابله	برای مسدود کردن قسمت پائین نسف	1- سازه ساختار پایه‌های تجهیزات به‌طور ایجاد مانع و اشکاک جهت صعود جانوران 2- جلوگیری بوسیله داروهای و سموم	1- برای مسدود کردن قسمت پائین داخل ساختمان با ورودی کاههای کابل 2- ورودی و خروجی ترانسهای تابلو ترانسهای مصرف داخلی 3- برای مسدود کردن سوراخهای سطح عمود کابها	
مزیت سیستم و روشهای مقابله	1- پایین آوردن ارتفاع نسف به نزدیک سطح زمین از 100 سانتی متر به 30 سانتی متر 2- حسب یک یا دو وسیع سازه از بی پای نسف و سطح نسف 3- نصب صفحات آفس و پلاستیکی با توری ریز پلاستیکی از سطح زمین ارتفاع 75 تا 100 سانتی متر	1- استفاده از پروفیل تیزآهر 2- استفاده سینه‌های پائین سازه از کبرما بوسیله صفحات آفس در ورودی یک 3- استفاده از مرغ پوشش یا پنچ و مهرهای استن 4- استفاده از فرم آست 5- فرم ضد جانوران	1- قراردادن خروجی تابلو ترانس دورتر از راهای قدرت و همچنین ورودی و خروجی ترانسفورماتورهای مصرف داخلی در داخل داکت 2- آبی بندی سوراخهای ورودی کابها به کابها پس از نصب تابلو	1- استفاده از مانع مرفعات فرم شرفیل 2- استفاده کبسه‌های شن

آلومینیوم وضعیت متغیری داشته و قلع و نیکل همواره کاتد بوده‌اند.

روشهای مختلفی برای جلوگیری از خوردگی گالوانیکی پیشنهاد گردیده که از جمله طراحی درست قطعات، حتی الامکان استفاده از فلزات همجنس یا فلزات با پتانسیل الکتریکی نزدیک به هم، استفاده از پوشش‌ها، استفاده از ممانعت کننده‌ها و... است.

ع خوردگی در تجهیزات غیر فلزی پستها

در این بخش خوردگی در مفره‌ها و پایه‌های بتونی که متداول‌ترین را شرح می‌دهیم.

1-6) خوردگی در مفره: اصولاً "سرامیک‌ها در مقایسه با فلزات قابلیت تحمل دمائی بالاتری را داشته و دارای مقاومت سایشی و مقاومت به خوردگی بالاتری هستند. اما این مواد شکننده تر از فلزات بوده و استحکام کششی کمتری داشته و مقاومت به شوکهای حرارتی کمتری دارند. اکثر مواد سرامیکی مقاومت خوبی در برابر مواد شیمیایی و کار در اتمسفر دارند. استثنای مهم در این مورد اسید فلوریدریک

و قلیایی هاستند. وجود عوامل آلوده کننده می تواند بر مقاومت به خوردگی و انهدام آنها تأثیر گذارد. مهمترین عوامل عبارتند از:

۱- وجود نمک در اتمسفر محیط: وجود نمک در اتمسفر و رسوب آن بر روی سطح مفره موجب ایجاد الکترولیت هائی می شود که می تواند موجب تسریع در حل شدن مواد آلوده کننده در مفره گردد. سرعت این انهدام به مقدار رطوبت و نوع مواد آلوده کننده دارد.

۲- مقدار مواد آلوده کننده قابل حل: هر چه میزان این مواد بیشتر باشد سرعت انهدام بالاتر است. از این موادمی توان به یونهای سدیم، کلر و فلور اشاره داشت.

۳- مسیر باد و جابجائی هوا: اصولاً "باد دارای دو نقش متفاوت در مواد آلودگی مفره هاست. از یک نظر باد موجب انتقال آلودگی ها و جابجائی هوا در سطح مفره ها بوده که از این نظر دارای اثر مخرب است. از طرف دیگر باد موجب پاک شدن سطح مفره از ذرات غیر چسبنده شده و آلودگی را کم می کند. همچنین وجود ذرات سخت و تیز که توسط باد جابجائی شوند مثل ذرات ماسه، می توانند باعث تخریب مفره ها گردد.

۴- عامل مؤثر دیگر در آلودگی مفره ها نحوه نصب زنجیر مفره است. تجربیات حاصله نشان می دهند که امکان جذب آلودگی توسط زنجیره مفره افقی و "۷" شکل حدوداً "۸۰٪ - ۵۰٪ زنجیر عمودی است.

۵) عامل دیگر که در میزان آلودگی مفره ها موثر است نوع مفره و شکل آن است معمولاً "سطوح بالایی مفره ها در شرایط مختلف آلودگی یکسانی دارند لذا نحوه توزیع آلودگی در سطوح تحتانی از اهمیت بیشتری برخوردار است. مفره های باشیارهای عمیق در سطوح زیرین، کمتر در معرض باد و باران قرار دارند لذا اثرات خود پاکیزگی کمتری دارند.

روشهای مختلفی برای جلوگیری از آلودگی مفره ها وجود دارد که از این میان می توان به موارد ذیل اشاره داشت:

- استفاده از مفره نوع FOG و با ضریب آلودگی زیاد (حداقل $31 \text{ mm/kv} \geq$)
- استفاده از مفره چینی به جای شیشه ای و بالعاب نیمه هادی
- تمیز کردن و شستشوی دوره ای مفره ها
- کنترل آلودگی بوسیله باز دید چشمی غیر مسلح یا مسلح (دوربین لیزری) یا اندازه گیری

- استفاده از موادی که مانع از جذب مواد آلوده کننده و رطوبت بر سطح مقره و ایجاد پیل‌های الکتریکی در قسمت فلزی مقره می‌شوند مانند گریس سیلیکونی .
- استفاده از مقره نوع الاستومر یا سلیکونی برای مناطق با آلودگی زیاد که مشکل نگهداری و سرویس دارند.

۶-۲) خوردگی در پایه های بتونی: در تهیه و ساخت بتون مواد مختلفی مورد استفاده قرار می‌گیرند که از آن جمله سیمان آرماتور، مواد حباب ساز، مواد افزودنی و شن و ماسه و آب رami توان نام برد. واضح است که مقدار و کیفیت هریک از این عوامل می‌تواند تاثیر بسزائی بر خواص بتون داشته باشد. محلولهای سولفات دار، آبهای اسید دار، گازهای CO₂ و SO₂ که در هوای مرطوب وجود دارند و نمکهای محلول در آبهای زیر زمینی با تاثیر بر مواد قلیایی بتون باعث تخریب آن می‌گردند این خوردگی و انهدام خصوصاً در مناطق نزدیک به سواحل دریا، مناطق با سطح آب زیر زمینی بالا و مناطق صنعتی بیشتر است. همچنین عوامل فیزیکی نیز می‌توانند موجب تخریب بتون گردند. چنانچه تنش پس ماند فشاری ناشی از کشش آرماتورها، زیاد باشد موجب ایجاد ترکهای ریز در بتون شده که وجود این ترکها استحکام رابه میزان قابل ملاحظه ای کاهش می‌دهد بعلاوه شرایط آب و هوائی و وجود پدادهای تند همراه با ذرات ماسه نیز می‌تواند موجب فرسایش بتون گردد.

روشهای مختلفی جهت جلوگیری از تخریب پایه های بتونی وجود دارد از جمله:

استفاده از سیمان ضد سولفات یا سیمان برقی که در برابر واکنشهای شیمیایی مقاوم اند.

افزایش تراکم مخلوط بتون

اندود کردن با فلورسیلیسیم که با آهک آزاد بتون ترکیب شده و یک لایه محافظ را بر سطح بتون

وجود می‌آورد.

قیر اندود سازی یا استفاده از رنگهای مناسب

۷- نتیجه گیری

- ۱) در این مقاله مهمترین عوامل خوردگی و تخریب تجهیزات پستهای مطرح گردیده و با شناخت اجمالی هریک روشهای مقابله با اثرات مخرب آنها آورده شد.
- ۲) عوامل مخرب دیگر و نیز انواع دیگر خوردگی نظیر خوردگی شیباری، موضعی، حفره ای و ...

(1): ON - LINE MONITORING : (PARTIAL DISCHARGE LEAKAGE CURRENT METHOD)

دارند که در این مبحث مطرح نشده یا بحث چندانی در مورد آنها صورت نگرفته که لازم است مورد بررسی قرار گیرند.

۳) اثرات زیانبار خوردگی در تجهیزات تولید و توزیع برق، لزوم مطالعات جامع و کامل در این ارتباط را بسیار پر اهمیت می سازد.

منابع و مراجع

1. M.G Fontana & N.D. Green

"Corrosion Engineering" International student Ed . 1978 .

2. Metals Handbook, Vol. 13, "Corrosion", 1987 .

3. L.J. Gorman "Electrolysis of underground structures " corrosion, Vol.84,1981 .

4. C.J. Gorman "Fundamentals of corrosion" MC. Graw Hill. 1982 .

5. Mechanical Design Underground .

6. ABB Switchgear Manual, 8th edition .

7. Construcion work manual of substation, Mitsubishi Electric Co. Japan , 1984

۸. مهندسی خوردگی : ترجمه مرجع ۱، دکتر احمد ساعتچی - دانشگاه صنعتی اصفهان ، ۱۳۶۶

۹. کاهش دهندگان خوردگی : اسفندیار عمیدزاده - انتشارات اقبال ، ۱۳۵۳

۱۰. محمد حسین امرالهی «تأثیر آلودگی محیط بر روی مقره ها و روشهای مناسب بهبود عملکرد ایزولاسیون شبکه انتقال در مقابل آلودگی» چهارمین کنفرانس شبکه های توزیع بندر عباس فروردین ۱۳۷۳ .

۱۱. محمد ایرانی «بررسی خوردگی و پوسیدگی در پایه های انتقال نیرو در مناطق ساحلی و روشهای مقابله با آن»

”چهارمین کنفرانس شبکه های توزیع، بندرعباس، فروردین ۱۳۷۳ .

12. S.S. YANG,A.y.T.Lin .

Evaluation of Microbial corrosion of Aluminum Alloy A 356 - T6 Proc. of the 9th Asian - Pacific corrosion control conf. Taiwan 1995 .

13. S. Marboot.Climatic, Environmental, industrial Pollutions and corrosions Affects on outdoor switchyard electrical Equipments Associated with Power Plants . Proc. of the 9th Asian - Pacific corrosion control coonf. Tiiwan 1995 .