

## کاربرد پوشش‌های سطح برای حفاظت از گنجینه‌های تاریخی فرهنگی

حسین یاری<sup>\*</sup>، پونه کاردار

استادیار، گروه پوشش‌های سطح و خوردگی، موسسه پژوهشی علوم و فناوری رنگ و پوشش، تهران، ایران، صندوق پستی: ۱۶۷۶۵-۶۵۴

تاریخ دریافت: ۹۶/۰۹/۱۲ تاریخ بازبینی نهایی: ۹۷/۰۱/۱۸ تاریخ پذیرش: ۹۷/۰۱/۱۹ در دسترس بصورت الکترونیک: ۹۷/۰۳/۰۶

### چکیده

هدف این مقاله بررسی کلیه روش‌های کاربردی بر پایه پوشش‌های سطح برای حفاظت از گنجینه‌ها و میراث فرهنگی می‌باشد. در این مقاله، در ابتدا ضرورت حفاظت از میراث فرهنگی بیان می‌شود و سپس انواع میراث فرهنگی شامل منسوجات، چرم، چوب، فلز، ابنيه سنگی معرفی می‌گردد و روش‌های کلی حفاظت از آنها بیان می‌شود. در مورد پوشش‌های مختلف مورد استفاده برای حفاظت از میراث فرهنگی، ویژگی‌های بسیار مهمی وجود دارد که باید مد نظر قرار گیرند. از بین انواع پوشش‌ها، پوشش‌های آکریلیکی گرمانرم، پوشش‌های فلورورینه، سیلانی و هیبریدی بهترین سامانه‌های پوششی محسوب می‌شوند که کاربردهای زیادی در محافظت از میراث فرهنگی پیدا کرده‌اند. همچنین، انواع پوشش‌های مقاوم در برابر شرایط بیرونی، سامانه‌های ابرآب‌گریز و خودتمیزشونده، پوشش‌های ضدبакتری و ضدقلیا مناسب برای انواع ابنيه و اشیا فرهنگی معرفی می‌گردد.

### واژه‌های کلیدی

میراث فرهنگی، حفاظت، روکش‌های سطح، خود تمیزشونده، ضدبакتری.

### چکیده تصویری





## Application of Surface Coating in order to Protect Cultural Heritage Assets

Hossein Yari\*, Pooneh Kardar

Surface coating and Corrosion Department, Institute for Color Research and Technology, P. O. Box: 16765-654, Tehran, Iran.

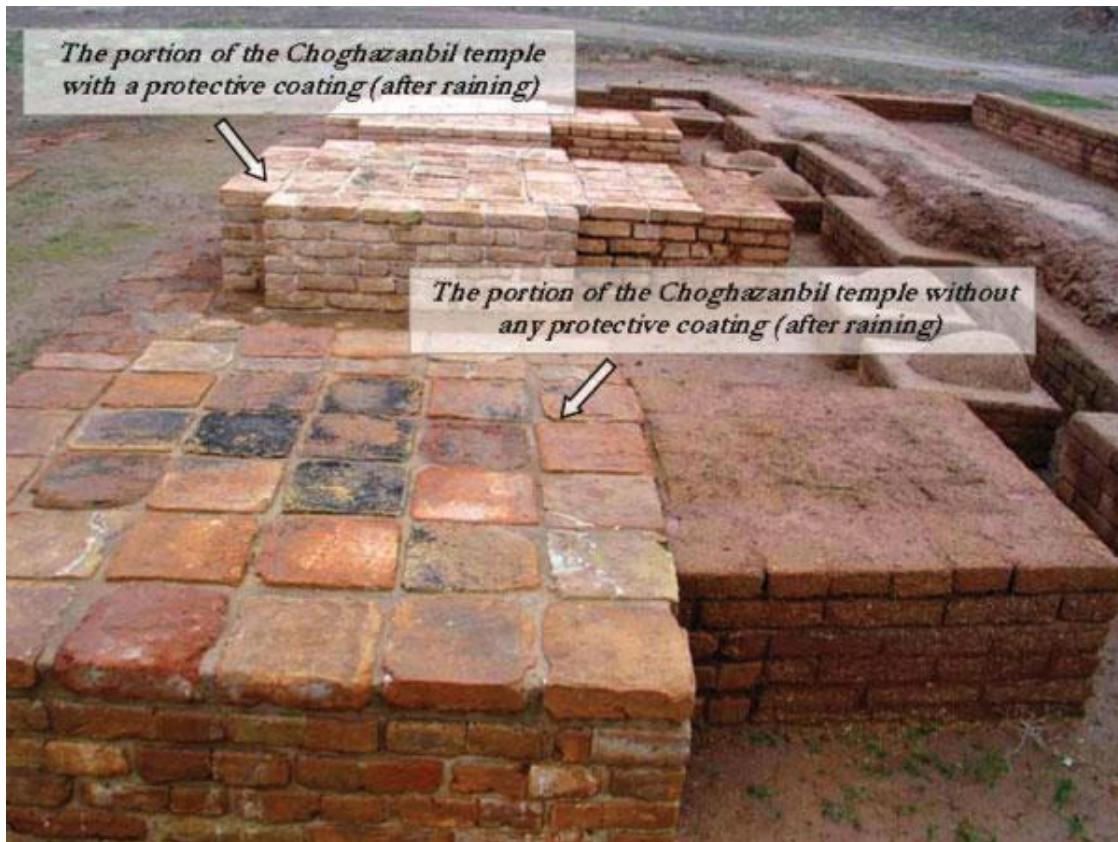
### Abstract

The current report aims at reviewing the all coating-based methods to protect the cultural heritage assets. At first, the necessity of protection for cultural heritage assets is proposed. Then, all types of cultural heritage objects including textiles, papers, metals, leathers and ... are introduced. Finally, general protection procedures are proposed. The main characteristics and requirements which have to be used in coating of cultural heritage objects are explained. Among various coating systems, Acrylic, Fluorinated resins, silanes, hybrid coatings are introduced that can be good candidates for cultural heritage protections against various harsh environments. In addition different functional coatings (like self-cleaning, weathering resistant, anti-bacterial, ...) are proposed for cultural heritage protection purposes.

### Keywords

Cultural heritage, Protection, Surface coatings, Self-cleaning, Anti-bacterial.

### Graphical abstract



**۱- مقدمه**

خيال آسوده می توان اقداماتی را جهت بهبود مراقبت از منسوجات و اطمینان از دسترسی مداوم به اطلاعات تاریخی و فرهنگی و زیبایی شناسی که آنها ارائه می کنند، انجام داد.

پارچه ها نسبت به آسیب فیزیکی و آسیب ناشی از تخریب های شیمیایی اجزا آنها آسیب پذیر هستند. آسیب فیزیکی بسیار آشکار است و شامل این موارد می باشد: تعمیر نامناسب آسیب، حمله حشره، آسیب ناشی از شستن منسوجات تاریخی در ماشین های لباسشوی امروزی، انفاض، پارگی، شکاف در پارچه هایی که چندلا یا چین دار شده اند، مناطق پوشیده شده و آسیب ناشی از عدم پشتیبانی مناسب در هنگام نمایش. آسیب به علت خرابی های شیمیایی شامل این موارد می باشد: محو شدن و تغییر رنگ در اثر تابش پرتو فرابنفش و میزان روشنایی بالا، تضعیف الیاف به دلیل واکنش های شیمیایی ناشی از نور و پرتو فرابنفش، نابودی به علت رشد کپک (کپک مواد را هضم می کند)، خسارت ناشی از آلاینده ها در محیط نگهداری و نمایش و خسارت های ناشی از تعریق، خون و سایر لکه ها.

**۲-۱-۱- پوشش های مورد استفاده در حفاظت از منسوجات**  
در سال ۲۰۱۵، رود<sup>۱</sup> و همکارانش جهت حفاظت از پارچه های پلی استری پوششی بر پایه اکسید روی به دلیل خواص ضدبakterی آن طراحی کردند [۱]. این محققین خواص ضدبakterی این پوشش ها را با تغییر مقدار اکسید روی موجود در پوشش تغییر دادند و موفق به افزایش چشمگیر در خواص حفاظتی این منسوجات گردیدند.

در سال ۲۰۱۶، مالوجلی<sup>۲</sup> نیز از روش پوشش دهی با سل ژل لایه به لایه جهت بهبود مقاومت منسوجات در برابر حریق ناشی از گرمای زیاد استفاده کرد [۲]. این تحقیق نشان داد که با روش سل ژل لایه به لایه، می توان پوشش نانوساختار قابل کنترلی برای منسوجات تهیه کرد.

**۲- چرم**

چرم می تواند از پوست هر حیوانی ساخته شود. چرم می تواند به روش های مختلف آسیب بیند. چرم همچنین تحت تاثیر شرایط نامناسب محیطی و آفات زیستی قرار می گیرد. چرم های دیاغی شده گیاهی، از جمله اجزای افسار، تجهیزات نظامی و صحافی کتاب و لوازم داخلی، حساس به پوسیدگی هستند که نمود آن به رنگ قرمز می باشد که از آلودگی ها در جو ایجاد می شود. گرد و غبار یک مشکل عمدی برای اشیاء چرمی است زیرا می تواند باعث آسیب های شیمیایی و مکانیکی شود. لبه های تیز ذرات ریز ساینده هستند و اگر با روش هایی به جز مکش حذف شوند، می توانند باعث آسیب الیاف شوند. گرد و غبار همچنین هاگ های قارچی را جذب می کنند و به عنوان یک مرکز برای تراکم و حمله شیمیایی بعدی عمل می کنند. کپک ها، باکتری ها، موش ها، موریانه ها و بسیاری از حشرات دیگر به چرم و مواد موجود در آن حمله می کنند.

میراث فرهنگی از چندین جنبه بسیار حائز اهمیت است. مهم ترین جنبه میراث فرهنگی، جنبه هویتی فرهنگی- معنوی این آثار است. میراث فرهنگی هر سرزمینی در دل خود حاوی اطلاعاتی از هویت، پیشینیان، آداب و رسوم آن سرزمین است. از دیدگاه اقتصادی نیز میراث فرهنگی بسیار حائز اهمیت است. اشتغال زایی مستقیم و غیرمستقیم و کسب درآمد از محل جذب گردشگر و صنعت گردشگری مهمترین جنبه های مادی - اقتصادی است که می تواند باعث ثروت آفرینی و افزایش درامد و رفاه عمومی گردد. در تمام جوامع برای افزایش ثروت و رفاه اقتصادی به میراث فرهنگی توجه و پیزه دارند. زیرینای اقتصاد بسیاری از کشورهای جهان صنعت گردشگری بوده که بر پایه میراث فرهنگی آنها استوار است. لذا حفظ و نگهداری این آثار فرهنگی و برنامه ریزی در این راستا مورد توجه همه جوامع و حکومت ها می باشد.

میراث فرهنگی هر کشوری نماد قدمت آن مرز و بوم می باشد که انواع مختلف اشیا ریز و درشت با جنس های مختلف در موزه ها و جایگاه های فرهنگی تا ساختمان های قدیمی را شامل می شوند. در بیشتر مواقع، آثار فرهنگی دستخوش زمان شده و در معرض فرسودگی و نابودی قرار می گیرند. اما راه های متفاوتی برای محافظت اشیا و ساختمان های گران بها وجود دارد. حفاظت از میراث فرهنگی ترکیبی از علم و هنر است و به همین دلیل بسیاری از روش های علمی که برای حفاظت از اشیا توسعه پژوهشگران در نشریات متعدد ارائه می شود، می باشد برای کاربردهای حفاظت از گنجینه های فرهنگی مورد تدبیر قرار گیرد.

در کنار حفاظت فیزیکی از میراث فرهنگی، حفاظت فنی نیز در حفظ و نگهداری این آثار بسیار تأثیرگذار است و به مجموع فعالیت هایی اطلاق می شود که این آثار را در برابر عوامل مخرب طبیعی و محیطی مصون می نماید. پوشش دهی آثار فرهنگی یکی از مهم ترین راهبردها در رابطه با حفاظت فیزیکی محسوب می شود. در این نوشتار سعی شده است که پس از معرفی انواع میراث فرهنگی، که باید مورد حفاظت قرار گیرند، ظرفیت های استفاده از انواع پوشش های سطح پلیمری در دستیابی به این اهداف به طور کامل تشریح گردد. با در نظر گرفتن حساسیت بالایی که در نگهداری این آثار وجود دارد و ضوابط بسیار مهمی که در اعمال پوشش بر این آثار باید رعایت شود، سامانه های پوششی مناسب و فناوری های جدید از جمله فناوری نانو به طور ویژه معرفی می گردد.

در این نوشتار، انواع میراث فرهنگی با جنس های مختلف و روش های محافظت آنها با پوشش های سطح شرح داده شده است. در بخش دیگری از نوشتار، استفاده از پوشش های نوین در حفاظت از بنای های تاریخی توضیح داده می شود.

**۲- انواع میراث فرهنگی****۲-۱- منسوجات**

منسوجات در بسیاری از مجموعه ها، موزه ها، گالری ها و کتابخانه ها یافت می شوند. اینها به دلیل سبقه تاریخی، زیبایی و اهمیت فرهنگی، ارزشمند هستند. با درک بیشتر از نحوه کارکردن، نمایش و نگهداری منسوجات با

<sup>1</sup> Rode<sup>2</sup> Malucelli

## مقاله

اشیا، از جمله اسلحه، ابزارها، ماشین آلات، اشیاء هنری تزیینی و جواهر آلات استفاده شده اند. برخلاف استحکام ظاهری آنها، فلزات زنگزده و می‌توانند نسبت به آسیب فیزیکی آسیب‌پذیر باشند. فلزات نسبت به آسیب فیزیکی و زوال شیمیایی آسیب‌پذیر هستند. آسیب‌های فیزیکی شامل دندانه‌شدن، سایش بخش‌های ماشین از طریق عمل تکرارشونده، سایش سطوح فلز از طریق پولیش کردن اضافی و خراشیدن می‌باشد. زوال شیمیایی در فلزات خودگی نامیده شده است. آسیب فیزیکی به اجزا فلزی می‌تواند آن‌ها را در برابر خوردگی آسیب‌پذیر نماید. برای مثال، یک خراش در ورقه قلع منجر به خوردگی فلز پایه می‌شود. حضور رطوبت و اکسیژن برای خوردگی فلزات ضروری است. یون‌های کلرید، که در نمک معمولی مثل کلرید سدیم یافت می‌شوند، می‌توانند نرخ خوردگی را تسريع کنند و همچنین قادر به نفوذ در لایه‌های اکسید محافظت هستند. اسیدهایی که در اثر ترکیب آلودگی‌های هوا با رطوبت تشکیل می‌شوند به فلزات حمله خواهند کرد. مقبره‌ها و مجسمه‌های بیرونی بطور خاص در معرض آسیب با این نوع حمله هستند. گرد و خاک به آسانی رطوبت را جذب می‌کند. بنابراین در نواحی ایجادکننده گرد و خاک رطوبت محلی می‌تواند تقریباً بالاتر از محیط اطراف باشد. گرد و خاک، آلودگی‌ها و مواد فعال دیگر را نیز به خوبی جذب خواهد کرد.

### ۲-۱- پژوهش دهی فلزات

در سال ۲۰۰۴، ناما<sup>۴</sup> و همکارانش، از پژوهشی به نام اینکرالاک<sup>۵</sup> برای حفاظت از مجسمه‌های برنزی استفاده نمودند<sup>[۶]</sup>. در سال ۲۰۱۳، کیل<sup>۶</sup> و همکارانش، از یک پژوهش آئی جهت بهبود خواص خوردگی آثار باستانی مسی استفاده نمودند. این محققین مقاومت خوردگی مس را با پژوهشی بر پایه سل ژل افزایش دادند<sup>[۷]</sup>. در سال ۲۰۱۷، بارات<sup>۷</sup> و همکارانش نیز مقاومت خوردگی مجسمه‌های برنزی را با اعمال پوشش بهبود بخشدند<sup>[۸]</sup>.

### ۲-۲- گنجینه‌های تاریخی در فضای باز

موارد فرهنگی در فضای باز شامل چنین بخش‌هایی هستند:

- اینیه تاریخی
- مجسمه‌ها و کارهای هنری در سه بعد؛
- فواره‌ها، شکل‌ها، حیوانات و بخش‌های تزیینی دیگر ترکیب شده با هیدرولیک‌ها برای تشكیل جت‌ها و آبشارها
- مقبره‌ها، دیوارنامها (بخش‌های رنگ شده یا تزئینی بر روی دیوارها)
- یادبودهای جنگ

محصولات مصنوعی، اشیایی که مربوط با یک اتفاق تاریخی هستند. چنین بخش‌هایی شامل توپ‌ها، آثار جنگی، لنجها و بخش‌های ذخیره شده از قطعات بزرگ‌تر هستند که از آن زمان نابود شده‌اند.

### ۲-۲-۱- محافظت چرم با پوشش

در دهه اخیر، مطالعات اندکی در مورد محافظت از چرم‌های استفاده شده در گنجینه‌های تاریخی انجام شده است. پوشش‌های قدیمی که برای محافظت از چرم استفاده می‌شدند بیشتر بر پایه روغن‌های حیوانی بودند. این پوشش‌ها امروزه منسوخ شده اند زیرا این ترکیبات بر پایه اسید چرب بوده و آسیب جدی به بافت چرم می‌رسانند.

در سال ۲۰۰۶، محققی به نام برؤتر<sup>۸</sup> در مقاله خود از پوشش‌های جدید بدون حلال به صورت ترکیبی از واکس‌ها و روغن استفاده نمود<sup>[۹]</sup>. پوشش طراحی شده هم به لحاظ زیبایی و هم محافظتی برای چرم مطلوب بود. در سال ۲۰۱۶ نیز، علی حسن آر امولسیونی حاوی روغن بزرک برای پوشش دهی چرم کتب تاریخی استفاده نمود<sup>[۱۰]</sup>. پوشش حاصله خواص حرارتی و فیزیکی-مکانیکی مطلوبی داشت.

### ۲-۳- چوب

مصنوعات چوبی موجود در مجموعه‌ها می‌تواند به شدت متفاوت باشد. آنها شامل اقلامی مانند مبلمان، مجسمه، مصنوعات صنعتی و فنی و قطعات باستانی می‌باشند. حساسیت چوب در برابر آسیب‌ها، به ترکیب آن وابسته است. نوسانات سریع در رطوبت نسبی می‌تواند موجب تابدارشدن، متصل شدن اجزا کشیده شده، پیچ خوردن، از هم شکافته شدن، ترک خوردن، شکافتگی و از دستدادن رنگ و لایه‌های سطحی دیگر و روکش می‌تواند بلند یا پریده شود. چوب همچنین به آسیب زیستی، بسیار حساس است. حساسیت چوب نسبت به حمله زیستی کیک، باکتری و حشرات وابسته به مقدار رطوبت آن است و بنابراین می‌تواند به سطح رطوبت نسبی محیط اطراف وابسته باشد. حمله قارچی می‌تواند باعث آسیب رسیدن به الیاف چوب، شکست ساختاری سطح و لکه‌دارشدن شود.

### ۲-۳-۱- محافظت چوب با پوشش

بسیاری از روغن‌ها، پولیش‌ها و مومنها سال‌ها است برای خوراک‌دهی یا جوانسازی سطوح چوب استفاده شده‌اند. روغن‌ها، برای مثال روغن بزرک، اعمال شده روی سطوح چوب می‌توانند با فرایش شبکه‌ای شوند که جدا کردن آنها سخت و سخت‌تر شده و اغلب تغییر رنگ داده و تیره‌تر می‌گردد. در سال ۲۰۱۶، گوفردو<sup>۹</sup> و همکارانش، از نانو ذرات دی اکسید تیتانیم برای پوشش‌دهی سطوح چوبی پارکت‌های بنایی تاریخی استفاده نمودند<sup>[۱۱]</sup>. استفاده از مقادیر و انواع مختلف نانو ذرات با آماشی‌های سطحی متفاوت، نتایج مطلوبی را در خواص ضدباکتری این پارکت‌ها نشان داد.

### ۲-۴- فلز

فلزات یک بخش قابل توجه در توسعه فناوری بشر بازی کرده اند. فلزات هم در شکل خالص و هم ترکیب شده با فلزات دیگر، برای تولید انواع زیادی از

<sup>4</sup> Namara

<sup>5</sup> Inclarac

<sup>6</sup> Kiele

<sup>7</sup> Barat

<sup>1</sup> Brewer

<sup>2</sup> Ali Hassan

<sup>3</sup> Goffredo

افزایش یافته است. این آلودگی‌های محیطی وقتی که با رطوبت هوا (در محیط شهرهای با میزان رطوبت بالا) همراه می‌شوند، شرایط تخریبی چندین برابر است. این مواد آلوده‌کننده که شدیداً عوامل خورنده‌ای نیز محسوب می‌شوند، عبارتند از آلودگی‌های گازی مانند دی‌اکسید کربن، دی‌اکسید سولفور و اکسید نیتروژن. این ترکیبات گازی به راحتی در آب حل شده و ترکیبات اسیدی مانند اسید سولفوریک و اسید نیتریک ایجاد می‌کنند که می‌توانند به آسانی با مواد سنگی وارد واکنش شوند. سنگ‌های کربناتی مانند مرمر به راحتی توسط دی‌اکسید سولفور موجود در هوای آلوده مورد حمله قرار گرفته و به راحتی از حالت کربنات کلسیم به گچ تبدیل می‌شوند. از این شکل بعضاً به عنوان «سرطان مرمر»<sup>۱</sup> نام می‌برند که ساختمان‌های ارزشمندی نظری تاج محل در هندوستان و اکرولپیس در یونان از این مشکلات رنج می‌برند. یکی دیگر از مشکلات ناشی از آلودگی‌های هوا، خطر رشد و توسعه نمک در سامانه‌های سنگی است. رشد این نمک‌ها در ساختار و خلل و فرج سنگ‌ها و تغییرات جرمی این نمک‌ها سبب تشکیل ترک در سنگ‌ها می‌شود. آلودگی‌های محیطی تنها عامل تشکیل نمک نیستند. عوامل دیگری مانند رسوب‌ها، غبارها، باد، مواد تمیزکننده ناسازگار و مواد تشکیل‌دهنده ناسازگار نیز در این میان بسیار تأثیر گذارند.

**۳-۲- پوشش‌های مرسوم در نگهداری از گنجینه‌های تاریخی**  
صنعت پوشش‌های سطح در حوزه میراث فرهنگی بسیار محدود است و به لحاظ مالی برای صنعتگران از جذابیت بالایی برخوردار نیست و جنبه‌های فرهنگی آن بر جنبه‌های مالی و تجاری آن غالب است. از طرف دیگر این پوشش‌ها به لحاظ ویژگی‌های فنی (دوات بالا، قابلیت برداشته شدن<sup>۲</sup> از سطح در همه زمان‌ها و حداقل اثرات ظاهری بر زمینه در حین اعمال و در شرایط هوازدگی درازمدت) نیز بسیار حساس می‌باشند. به طور کلی، طیف کوچکی از پوشش‌های معمول برای حفاظت گنجینه‌های فرهنگی استفاده می‌شوند و هیچ مقایسه‌ای که مشخصاً بیانگر مناسب بودن یک پوشش خاص برای یک شی تعریف شده باشد، وجود ندارد. در ادامه مهم‌ترین پوشش‌ها بر اساس ساختار آن‌ها معرفی می‌شوند.

**۳-۱- پوشش‌های آکریلیک**  
بسیاری از سامانه‌های پوششی آکریلیکی از سختی و دمای انتقال شیشه‌ای بالایی برخوردارند و به همین دلیل برای حفاظت از آثار تاریخی مناسب نمی‌باشند. به همین دلیل این پوشش‌ها نیاز به اصلاح با کمونومرها دیگری دارند<sup>[۹]</sup>. در جدول ۱ ساختار مهم‌ترین مونومرهای استفاده شده در صنعت پوشش‌های محافظت از اینهای تاریخی آورده شده است<sup>[۹]</sup>. در یک پژوهش توسط محققین ایتالیایی تأثیر مونومرها و گروه‌های شیمیایی مختلف روی زنجیر آکریلیکی بر پایداری نوری پوشش مورد بررسی قرار گرفت و چنین نتیجه گیری شد که گروه‌های متیلنی روی ساختار مونومر در محصول تأثیر زیادی در اکسایش زنجیر پلیمری دارد.

مهم‌ترین عوامل مخربی که این میراث فرهنگی روباز را تهدید می‌کنند عبارتند از:

- شکافت‌شدن یا ترک برداشت ناشی از گیاهان رشدکننده در شکاف‌های کوچک اشیا یا ناشی از نوسانات محیطی. این نوع از آسیب به ندرت سریع اتفاق می‌افتد. این معمولاً در مدت یک دوره طولانی اتفاق می‌افتد و اغلب هوازدگی طبیعی در نظر گرفته می‌شود.
- آسیب ناشی از حشرات و حمله کپک.
- زوال شیمیایی ناشی از نور، پرتو فرابنفش، رطوبت و دمای بالا که می‌تواند سبب خوردگی، کمرنگ شدن، تغییر رنگ دادن و خشک شدن و شکننده شدن مواد شود.
- آلودگی‌های هوا، که باران اسیدی تولید می‌کنند. رگه‌های سیاه و زرد مایل به قهوه‌ای ناخوشایند دیده شده بر روی بسیاری از مجسمه‌ها نتیجه مستقیم آلودگی هستند. این فقط یک مشکل در شهر یا در مناطق صنعتی نیست. باران اسیدی قبل از بارش می‌تواند مسافت‌های زیادی را طی کند. آلودگی ناشی از کودها و افسانش محصول نیز می‌تواند تاثیری زیان آور بر روی اشیا در محیط بیرونی داشته باشد. نمک‌ها باعث آسیب به فلزات و همچنین بتون و سنگ می‌شوند. همان‌طور که افتادن فصله پرنده‌گان می‌تواند کاملاً اسیدی بوده و به سطح اشیای بیرونی آسیب بزند. پوشش‌های محافظت برای نگهداری از میراث فرهنگی روباز در بخش‌های بعدی آمده است.

### ۳- مروری بر انواع پوشش‌های مورد استفاده در حفاظت از گنجینه‌های تاریخی و فرهنگی

#### ۳-۱- تهدیدات و عوامل مخرب گنجینه‌های تاریخی

برای حفاظت کامل از آثار و بنای‌های فرهنگی بهتر است که در ابتدا عوامل مخرب شناسایی شوند. طیف وسیعی از مواد و عوامل در تخریب و زوال آثار فرهنگی اثرگذارند ولی کلیه این عوامل را می‌توان در چهار دسته کلی طبقه‌بندی کرد:

۱- عوامل طبیعی: این عوامل بطور موردي شامل اثرات آب و هوایی، زلزله، آتش و خوردگی است. عوامل آب و هوایی شامل سیل، باد، باران، انجماد و بیخ زدگی و تغییرات دمایی است.

۲- عوامل انسانی مانند عبور و مرور (در مورد پل‌ها)، خرابگری و گردشگران

۳- عوامل زیستی: مانند انواع باکتری‌ها و قارچ‌ها، تخریب زیستی سازه‌های فرهنگی توسط میکرووارگانیزم‌هایی است که در سطح آثار فرهنگی تشکیل فیلم می‌دهند. این فیلم‌های زیستی طی مدت قرارگیری در سطح سازه به‌واسطه انقباضات و تورم‌های مداومی که ایجاد می‌کنند، سبب ایجاد تنش مکانیکی به سازه شده و در نهایت تضعیف شبکه معدنی سازه را در بی دارند. علاوه بر این خوردگی‌های زیستی ناشی از اثر اسیدها و واکنش‌های اکسایش و کاهش نیز از جمله عوامل مخرب هستند.

۴- آلودگی‌ها و رشد نمک: پژوهشگران بر این عقیده‌اند که مهم‌ترین عامل زوال سنگ و آثار فرهنگی سنگی آلودگی‌های محیطی و صنعتی در مجاورت شهرهای صنعتی است. به همین دلیل هم راستا با افزایش آلودگی‌های محیطی و شهری، تلاش برای یافتن مواد مقابله کننده با آلودگی‌ها نیز

<sup>1</sup> Marble cancer

<sup>2</sup> Reversibility

# مقاله

جدول ۱ - ساختار مهم‌ترین مونومرهای استفاده شده در صنعت پوشش‌های محافظت از ابنيه تاریخی [۹].

نام تجاری	فرمول شیمیایی
B66	
B67	
B72	
B82	
-	
-	
-	
-	
-	
-	
-	
-	
-	

جدول ۱ - (ادامه).

نام تجاری	فرمول شیمیایی
-	
-	
-	

کاربرد این محصول تجاری در سال‌های اخیر کاهش یافته است و بخشی از سهم مصرف خود را به 72 داده است. در یک پژوهش رزین‌های حلال پایه آکریلیکی با نمونه‌های آب پایه دیسپرسیونی آکریلیکی برای بررسی خاصیت سدکنندگی آنها در برابر سولفید هیدروژن و همچنین در مقایسه با واکس‌های بلورینه، نیترات سلولز و وینیل استات مورد سنجش قرار گرفت. سامانه‌های دیسپرسیونی نسبت به سامانه‌های حلالی آکریلیکی بهتر عمل کردند به نحوی که توانستند با پوشش‌های نیترات سلولز و وینیل استات عملکرد برابری ارائه دهند. نتیجه دیگر حاصل از این پژوهش تأثیر چشمگیر همواری سطح و ضخامت در عملکرد پوشش بود چرا که ناهمواری سطح سبب کدرشدن متغیر و دیفرانسیلی سطح می‌شود. واکس‌های بلورینه به علت ماهیت جامدشان و سخت بودن اعمال آنها در بین این نمونه‌های مورد بررسی، بدترین نتایج را ارائه کردند. راه حل دیگر جهت اصلاح پلیمرهای آکریلیکی اصلاح و امتزاج آنها با رزین‌های دیگر می‌باشد. به عنوان مثال ترکیب رزین 72 Paraloid با یک آلكوکسی سیلان منجر به افزایش چسبندگی رزین آکریلیکی می‌شود.

### ۳-۲-۲- واکس‌ها

در حالی که بررسی‌ها نشان می‌دهد که به لحاظ خودگی، واکس‌های بلورینه در مقایسه با سامانه‌های پوششی آکریلیکی هیچ حفاظت قبل قبولی در برابر خودگی ارائه نمی‌دهند، ولی به لحاظ خاصیت سدکنندگی در برابر بخار اسیدهای آلی نسبت به پوشش‌های آکریلیکی حفاظت بهتری ارائه می‌دهند. پوشش‌های واکس به عنوان یک گزینه مناسب برای نگهداری از اشیاء برنزی در محیط‌های بیرونی معروفی می‌شوند. آن‌ها همچنین به عنوان یک پوشش

بنابراین اصلاح مونومر و استفاده از مونومرهای که فاقد گروه‌های متیلن هستند، می‌تواند سبب بهبود پایداری نوری پوشش‌های آکریلیکی گردد. کومونومرهای حاوی فلوئور نیز برای افزایش مقاومت و آبگیری پوشش نهایی می‌تواند وارد زنجیره پلیمری شود.

محصولات آکریلیکی شرکت پارالونوئید<sup>1</sup> که با نام اکریلوئید<sup>2</sup> در آمریکا شناخته می‌شود، برای کاربردهای حفاظتی، به طور گسترده‌ای استفاده می‌شود. بسته به در دسترس بودن در منطقه جغرافیایی، دیگر محصولات آکریلیک مشابه نیز می‌تواند استفاده شود. محصول تجاری که Paraloid B72 کوپلیمری از متیل متاکریلات به اتیل اکریلات (به ترتیب ۷۰ به ۳۰) می‌باشد، یکی از مهمترین و پرکاربردترین پوشش‌های چندمنظوره برای حفاظت از آثار فرهنگی فلزی استفاده می‌شود. قابلیت برداشت از سطح حتی پس از زمان‌های طولانی بعد از اعمال پوشش، خواص مکانیکی و چسبندگی بالا از این پوشش یک محصول چندمنظوره قوی ساخته است که برای بسیاری سطوح استفاده می‌شود.

یک لاک حاوی Incralac B44 است که از کومونومرهای اتیل متاکریلات / بوتیل اکریلات تهیه شده است. این لاک همچنین حاوی روغن سویا اپوکسی دارشده است که به عنوان همتراز کننده و بنزوتری آزول به عنوان پایدارکننده نوری در آن استفاده شده است. این محصول صنعتی برای محافظت ازآلیاژهای مس از ابتدای دهه ۱۹۶۰ میلادی برای محیط‌های بیرونی مورد استفاده قرار گرفته است. مقاله‌های اخیر نشان می‌دهد که

<sup>1</sup> Paralonoid  
<sup>2</sup> Acryloid

## مقاله

می‌تواند همچنین قابلیت برداشت از سطح را نیز افزایش دهد. در حقیقت سیلان‌ها در اثر آب رسیده به سطح مشترک پوشش و فلز می‌تواند شکسته شوند. به عبارت دیگر اتصال (فلز-O-Si) که در اثر واکنش تراکم، ایجاد شده در حضور آب آبکافت می‌شود. برای محافظت از نفوذ آب به سطح مشترک، اضافه کردن ضخامت پوشش راهکار مناسبی نمی‌باشد چرا که باعث می‌شود که پوشش حاصله بسیار شکننده شود.

پیلز<sup>۱</sup> [۱] از موسسه تحقیقاتی مونیخ، پوششی آلی معدنی بر پایه ترکیبات سیلانی برای مجسمه‌های برنزی ارائه داد. سامانه پوششی آن بر پایه ۳-گلیسیدوکسی پروپیل تری متوكسی سیلان (تشکیل دهنده شبکه) و دی فنیل سیلان (اصلاح کننده شبکه) بود که از دوام بالایی برای مجسمه‌های برنزی برخوردار بود.

بشر<sup>۲</sup> و مکنزی<sup>۳</sup> از یک پوشش سیلانی به همراه پوشش رویه بر پایه یک محصول تجاری فلئورینه (Lumiflon) برای حفاظت از طرح موزائیکی "آخرین قضاوت" در شهر پرآگ و همچنین برای حفاظت از زمینه‌های برنجی و برنزی استفاده کردند [۱۲]. بررسی‌ها نشان داد که پس از سه سال قرارگیری در معرض شرایط جوی هیچ نشانه‌ای از تخریب در سطح پوشش‌ها مشاهده نشد. در لبه نمونه‌ها آثاری از شروع تخریب مشاهده شد که با اضافه کردن ذرات سیلیکا به پوشش این حد از تخریب نیز از بین رفت. در یک مورد از کارهای عملی انجام گرفته توسط پژوهشگران ایرانی، پوشش از آکلیل آلکوکسی سیلوکسان بر کاهش عمق نفوذ نزولات جوی در سطح معبد چغازنبیل بکار گرفته شد که در شکل ۱ دیده می‌شود [۹].

رویه فداشونده برای مجسمه‌های برنزی در معرض شرایط بیرونی استفاده می‌شوند که لایه آکریلیکی زیرین خود را از تخریب محافظت می‌کنند. یک سامانه سه لایه متشکل از پرایمر حاوی بازدارنده بنزووتری آزول، یک لایه اصلی از رزین Incralac و یک پوشش رویه از واکس بلورینه به عنوان یک سامانه پوششی محکم حفاظتی توسط تیم‌های مختلف در حفاظت از آثار برنزی استفاده شده است.

### ۳-۲-۳- سیلان‌ها

در حالی که ترکیبات سیلیکونی آلی در صنایع مختلف مورد استفاده قرار گرفته اند، بطور عملی و در صنعت حفاظت از میراث‌های فرهنگی بصورت محدود به آنها توجه شده است. این در حالی است که امکان استفاده از این نوع پوشش‌ها برای کاربرد حفاظت از سطوح فلزی فرهنگی وجود دارد. این پوشش‌ها می‌توانند به عنوان پوشش‌های آب‌گریز و با شفافیت بالا برای اصلاح سطوح فلزی استفاده شوند.

این ساختهای آلی معدنی در سالیان اخیر بسیار مورد توجه قرار گرفته اند. پس از اعمال این پوشش‌های محافظ روی سطوح سنگی، واکنش‌های هیدرولیز در حضور آب رخ می‌دهد تا گروه‌های آلکوکسی را به گروه‌های سیلانی تبدیل کند. این گروه‌های سیلانی طی واکنش‌های تراکمی با هم و خروج آب یا الکل، پلیمر پلی سیلوکسانی شکل می‌گیرد. با استفاده از ترکیبات سیلانی پیش‌ساز حاوی زنجیرهای بلند آکلیلی و یا استفاده از نانوذرات در ساختار پوشش می‌توان شیمی و ریخت یک پوشش را به نحوی تغییر داد که زاویه تماس آب (آب‌گریزی) پوشش به میزان قابل توجهی افزایش یابد [۱۰].

خواص سدکنندگی سیلان‌ها می‌تواند با اضافه کردن صفحات سیلیکا، که می‌توانند نفوذ آب را کاهش دهند، بهبود یابد. اضافه کردن این صفحات



شکل ۱ - پوششی از آکلیل آلکوکسی سیلوکسان برای کاهش عمق نفوذ نزولات جوی در سطح معبد چغازنبیل [۹].

کمک ترکیبات فلورینه و سیلانی ساختار نشاسته را اصلاح نمایند. نحوه این اصلاح به طور تصویری در شکل ۲ آمده است.

بررسی‌های این پژوهشگران نشان داد که اصلاح نشاسته با فلوروسیلیکون زاویه تماس روی بستر سنگی را از ۵۱ درجه به ۱۰۷ درجه افزایش داد. همچنین بهمود پایداری حرارتی پوشش را نیز در پی داشت پوشش اصلاح شده حاصله نیز از پایداری نوری قابل قبولی برخوردار بود و میزان مقاومت در برابر آب نیز افزایش می‌یابد.

### ۵-۲-۳- پوشش‌های هیبریدی آلی / معدنی

برخلاف پایداری و آب‌گریزی که توسط پلیمرهای فلورینه ارائه می‌شود، ترکیبات فلورینه بر سلامتی و محیط‌زیست اثر منفی به دنبال دارند و همچنین ترکیبات پلیمری فلورینه در بعضی موارد به دماهای بالا نیاز دارند. به همین دلیل، پژوهشگران برای رسیدن به پوشش‌های آب‌گریز و قابل اعمال در دمای محیط به دنبال جایگزینی برای سامانه‌های فلورینه پژوهش‌هایی را آغاز نمودند. مواد آلی - معدنی هیبریدی بواسطه خواص فوق العاده، که از ترکیب انواع ساختارهای آلی و معدنی به کار رفته در ساختار این پوشش‌ها نشات می‌گیرد، توجه زیادی را به خود جلب کرده‌اند. در ساختار این پوشش‌ها، بخش‌های پلیمری منجر به بهبود چسبندگی، چقرمگی، انعطاف‌پذیری و فرآیند‌پذیری و بخش معدنی سبب خواص مکانیکی، مقاومت سایشی، خواص نوری و حرارتی می‌شود. روش‌های مختلفی برای ساخت این پوشش‌های آلی - معدنی هیبریدی به کار گرفته می‌شود.

معمول‌ترین این روش‌ها و ساده‌ترین آنها اضافه کردن نانوذرات معدنی مختلف به فاز آلی و سپس شبکه‌سازی فاز آلی است. در این حالت نیروی بین فاز آلی و معدنی نقش مهمی در خواص نهایی ایفا می‌کند و جهت تقویت این فصل مشترک آلی-معدنی انواع ترکیبات جفت شونده آلی - معدنی عامل دار معرفی شده‌اند که می‌توانند نیروهای بین دوفاز آلی و معدنی را از برهم‌کنش‌های فیزیکی به برهم‌کنش‌های قوی کوالانسی ارتقا دهند.

روش دیگر ساخت این پوشش‌ها، رشد فاز معدنی در درون فاز آلی است. در این روش که عمدتاً بر مبنای روش‌های سل-ژل می‌باشد، از یک ماده پیش‌ساز معدنی مانند ترا اتوکسی سیلان<sup>۳</sup> و یک الیگومر آلی برای ساخت پوشش استفاده می‌شود. این مخلوط که "سل" نامیده می‌شود، طی واکنش‌های آبکافت و تراکم به یک ساختار ژل مانند تبدیل می‌شود. مهم‌ترین مزیت روش سل ژل، دمای فرآیند آن است که در دماهای کمتر از ۱۵۰ درجه سانتی گراد است، رخ می‌دهد. دیگر مزایای این روش، کنترل استوکیومتری مواد پیش‌ساز، انجام فرآیند در فشار اتمسفری، تنوع مواد پیش‌ساز برای اصلاح خواص مختلف، امکان اعمال پوشش روی سطوح بسیار بزرگ مانند ابینه تاریخی، عدم نیاز به مواد و تجهیزات پیچیده می‌باشند. ساختار و ریخت فاز معدنی به میزان زیادی وابسته به pH فرآیند است.

### ۴-۲-۳- پلیمرهای فلورینه

یکی از روش‌های افزایش خاصیت آب‌گریزی تغییر شیمی سطح با کاهش انرژی سطحی می‌باشد. از بین انواع پلیمرهایی که به عنوان پوشش‌های محافظ با کشش سطحی کمتر از آب شناخته می‌شوند، فلوروپلیمرها به دلیل خواص منحصر‌فردشان مانند پایداری نوری، روغن‌گریزی و آب‌گریزی، ضدخرze و انرژی سطحی پایین از بقیه متمایز می‌شوند. وارد کردن گروه‌های فلورینه در یک ساختار منجر به کاهش انرژی سطحی آن و همچنین پایداری پیوندهای کربن-فلور و کم بودن یونیزاسیون این پیوند سبب بهبود پایداری کلی پوشش‌های حاصله می‌شود. در حالی که پوشش‌های آکریلیکی و سیلیکونی بواسطه پیوندهای کوالانسی و پیوندهای قطبی - قطبی با اینه چسبندگی مناسبی دارند، پوشش‌های فلورینه از چسبندگی کمتری نسبت به سطح برخوردارند. به همین دلیل باید پلیمرهای فلورینه را با سیلیکون‌ها و آکریلیک‌ها مخلوط یا اصلاح کرد. اختلاط رزین‌ها در فاز مایع صورت می‌گیرد ولی پس از تشکیل فیلم، فلوروپلیمر به سطح مهاجرت کرده و در آنجا یک لایه محافظ و مقاوم ایجاد می‌کند. در پژوهشی که توسط پژوهشگران ایتالیایی انجام گرفت، نمونه‌های سنگی از جنس مرمر کاندولیا<sup>۱</sup> و کالکارنیت<sup>۲</sup> با پوشش‌های مختلف حاوی و عاری از زنجیرهای جانی فلور پوشش داده شدند و خواص مختلف آنها در زمینه محافظت درازمدت از گنجینه‌های فرهنگی سنگی در معرض شرایط بیرونی شهری را سنجیدند [۱۳].

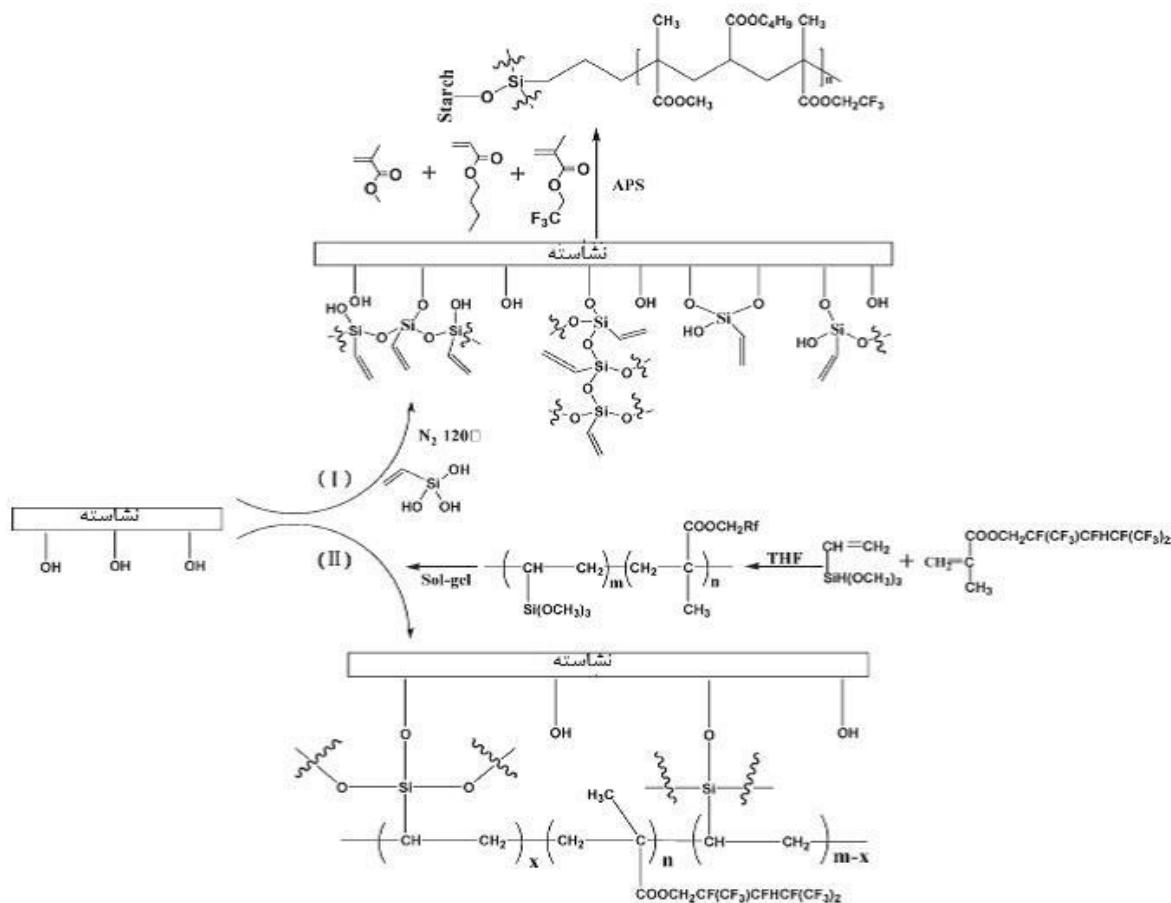
علت استفاده از این زمینه‌ها نیز طبق ادعای پژوهشگران، متنوع بودن این نوع سنگ‌ها به لحاظ خواص خلل فرجی آنها و همچنین گستردگی استفاده آنها برای یادبودها و ساختمان‌های قدیمی سنگی است. این سنگ‌ها برای ساخت کلیسای میلان و بنای‌های شهر نوتو در منطقه سیسیلی ایتالیا به کار گرفته شده‌اند. جمع‌بندی این پژوهشگران روی سامانه‌های پوششی مختلف اعمالی روی زمینه‌های مزبور نشان داد که مطابق انتظار، حضور یک زنجیر جانی فلورینه اثر مثبتی بر خواص حفاظتی درازمدت ایجاد می‌کند، ولی به لحاظ عملکردی پوشش‌های فلورینه به کار گرفته شده در این پژوهش، در مقایسه با محصولات آلكیل آلوکوکسی سیلوکسان‌ها از خواص حفاظتی ضعیف‌تری برخوردار بودند.

نشاسته در ساختمان‌های باستانی چین به صورت ملات چسبناک برنج - آهک به عنوان یک ماده چسبنده پوششی و همچنین تعییر و ترمیم تراشه‌های سنگی استفاده شده است [۱۴]. در کنار مزایای نشاسته (که عبارتند از بی‌رنگ و بی‌بو بودن و ارزان بودن، دوست‌دار محیط‌زیست‌بودن)، پوشش حاصله مشکلاتی نیز به همراه دارد که کاربرد آن را به عنوان یک پوشش برای محافظت از آثار باستانی محدود می‌کند. این مشکلات عبارتند از: استحکام مکانیکی پایین، حساسیت به آب و دوام ضعیف. برای کاربرد محافظتی، نشاسته نیازمند اصلاح است. ساختار پر از گروه‌های هیدروکسیل در ساختار نشاسته آن را برای اصلاح سطح با دیگر ترکیبات و مواد شیمیایی بسیار مستعد ساخته است. یک گروه پژوهشگر چینی سعی کردنده است که به

<sup>3</sup> Teraethoxysilane (TEOS)

<sup>1</sup> Candolia  
<sup>2</sup> Calcareenite

# مقاله



شکل ۲- نحوه اصلاح شیمیایی نشاسته /۱۴/.

دهد. در اثر خوردگی یک لایه سیاه و سبز روی سطح برنز ایجاد می‌شود. خوردگی نه تنها سبب تغییر رنگ می‌شود، بلکه سبب ایجاد حفره در سطح برنز می‌شود. حفره‌ها در حقیقت اثر بجای مانده ناشی از خروج محصولات محلول در آب خوردگی هستند که در اثر بارش‌ها و دیگر اشکال نزولات آسمانی از سطح شسته می‌شوند.

برای کاهش اثرات هوازدگی بر مجسمه‌های برنزی، پوشش‌های متنوعی با خواص مختلفی از حفاظت بر روی سطوح برنزی در محیط هوازدگی طبیعی و شتابیده شده مورد ارزیابی قرار گرفته‌اند. پوشش‌ها بین مواد خورنده و زمینه فلزی مانع ایجاد می‌کنند و از طریق سازوکارهای مختلفی از خوردگی جلوگیری می‌کنند. امروزه بیشتر پوشش‌های مورد استفاده در مجسمه‌های برنزی واکس یا یک سامانه آکریلیکی با نام تجاری اینکرالاک<sup>۱</sup> می‌باشد. این دو سامانه پوششی رویه شفاف بوده و چسبندگی مناسبی به سطح برنزی دارند و حفاظت مناسبی از سطوح برنزی فراهم می‌آورند. ولی دلیل اصلی استفاده از آنها ماهیت قابل برداشت بودن آنهاست. اینکرالاک یک پوشش پلیمری محلول در تولوئن است و واکس نیز قابل پاک شدن می‌باشد. اینکرالاک که در سال ۱۹۶۰ توسط موسسه بین المللی تحقیق و توسعه مس در سال ۱۹۶۰ توسعه داده شد، یک رزین بر پایه کوپلیمر اتیل متاکریلات /

در فرآیند شتاب داده شده در محیط اسیدی واکنش آبکافت سریع‌تر رخ می‌دهد و در نتیجه زنجیر بلندتر می‌شود. در فرآیند شتاب داده شده در محیط بازی واکنش تراکم با سرعت بیشتری در مقایسه با آبکافت رخ می‌دهد و در نتیجه زنجیرها با هم واکنش داده و در نتیجه تشکیل ذرات بیشتر است. عوامل تاثیرگذار دیگری نیز هستند که عبارتند از نوع و مقدار حلال، نسبت آب به فاز معدنی، نسبت فاز آلی به معدنی، غلظت شبکه ساز و روش خشک کردن. مثال‌های مختلفی از ساخت این گونه پوشش‌ها در متون علمی و نشریات چاپ شده است [۱۵، ۱۶].

### ۳-۳- حفاظت از مجسمه‌های برنزی در محیط باز

برنز یکی از مهم‌ترین مواد استفاده شده در مجسمه‌های بیرونی می‌باشد. مجسمه‌های بیرونی در معرض مواد متعدد آلوده کننده و محیط‌های متقاضی هستند. این آلودگی‌ها می‌توانند تخریب‌های ناشی از عوامل طبیعی مانند رطوبت، اکسیژن، گرما، نور خورشید و پرتو فرابنفش و مواد زیستی را تسريع کنند. خوردگی‌های اتمسفری که عموماً از تولید روزافزون مواد خورنده مانند CO<sub>2</sub>، NO<sub>x</sub>، SO<sub>x</sub> و کلریدها ناشی می‌شوند، در سطح جهان رو به افزایش است. این ترکیبات خورنده مواد مختلف از جمله برنز را تحت تاثیر قرار می‌دهند. برنز به محض تماس با یک الکتروولیت دچار خوردگی می‌شود. موقعیت یک مجسمه برنزی در محدوده محیط شهری بسیار برای مجسمه مضر بوده و سبب می‌شود که دوام آن کاهش یافته و ظاهر اولیه آن را تغییر

<sup>1</sup> Incralac

شرايط اسيدي به طور موفقیت آمیزی جلوی واکنش سولفاته شدن را گرفت. آنها چنین نتيجه گيري کردند که اين پوشش بايو-نانو می تواند خواص حفاظتی مطلوبی در برابر آب و آلودگی های اتمسفری برای مجسمه و ابنيه های مرمری ايجاد کند.

**۳-۵-پوشش های ضدباکتری و ضدقارچ برای يادبودهای سنگی**  
آلودگی با مواد میکروبی یکی از مهم ترین عواملی است که به علت اسیدولیتیک و خوردگی اکسایش - کاهش مواد سنگی نهایتا منجر به تشکیل پوسته های زیان بار در سطح سنگ می شود. برای غلبه بر این مشکل، اعمال یک آمایش سطحی میکروب کش که از رشد میکروب ها جلوگیری می کند، به عنوان یک راه حل مطرح می شود. چنین آمایش سطحی باید چند ویژگی مهم داشته باشد: ۱- اثر مضري بر سنگ نداشته باشد، ۲- در برابر گونه های میکروبی جدید فعال باشد، ۳- در برابر پرتو های فرابنفش مقاوم باشد و ۴- دوستدار محیط زیست باشد.

تعداد محدودی گزارش و مقاله علمی درباره آمایش سطحی سنگ با هدف ضدباکتری و ضدقارچ منتشر شده است. نانوذرات فلزی از مهم ترین مواد ضد میکروبی وسیع و درازمدتی از خود نشان می دهدند و بدین منظور در پوشش ها و مواد گچی استفاده می شوند. هم چنین نانوذرات دی اکسید تیتانیم آناناز نیز بواسطه خاصیت فوتوكاتالیستی چشم گیری که دارد، برای تصفیه آب و هوا در پوشش های ضد میکروب به کار گرفته می شود [۲۷، ۲۸]. اخیرا نیز استفاده از پوشش های تیتانی برای اعطای خاصیت خود تمیز شوندگی يادبودهای سنگی به کار گرفته شده است [۲۹]. در یک پژوهش توسط پژوهش گران رومانیایی از یک پوشش سیل سیکوکسانی حاوی تیتانیم و نانوذرات نقره استفاده شده است [۳۰]. بنا بر ادعای این پژوهش گران، این اولین پژوهش در زمینه استفاده از ترکیبات نقره مورد استفاده برای يادبودهای سنگی است. تا پیش از این ترکیبات سنتزی پژوهش گران حاوی درصد بالایی از یون های نقره بود که سبب تجمع نقره در سطح می شد که تغییرات رنگی چشم گیری در سطح ایجاد می کرد که برای میراث فرهنگی غیر قابل قبول است. این پژوهش گران در فرآیند سنتز خود از کمترین مقادیر نیترات نقره استفاده کردند.

**۳-۶-پوشش های خود تمیز شونده برای ابنيه و گنجینه های بیرونی**  
لازم به ذکر است که عبارت خود تمیز شوندگی در این مفهوم گمراه کننده است و بدین معنا نیست که تصور شود یک سطح دیگر نیازی به تمیز شدن ندارد. با استفاده از این پوشش ها، مواد شوینده کمتری نیاز است که منجر به آلودگی محیطی کمتری می شود. به همین ترتیب، چرخه های تمیز کردن را کاهش می دهد و این واقعیت که آلودگی کمتر می چسبد بدین معناست که راحت تر جدا می شود.

عموماً، خود تمیز شوندگی فوتوكاتالیزوری یک راه حل با نگهداری کم هزینه و بدون دردرس می باشد. برای عملیات کار، پرتو فرابنفش، اکسیژن و رطوبت هوا موردنیاز می باشد. میزان پرتو فرابنفش موجود در نور روز معمولی برای فعال سازی واکنش فوتوكاتالیزوری کافی می باشد. آلودگی آلى روی سطح یک

متیل متاکریلات است. علاوه بر رزین، در این سامانه پوششی از یک همتراز کننده، یک پایدار کننده نوری (برپایه بنزو تری آزو) و روغن سویا اپوکسی دار، اتائل و تولئن استفاده شده است.

در جستجو جهت یک سامانه مناسب برای مجسمه های برنزی، فلورورولیمیرهای بر پایه پلی وینیل فلوراید به علت ویژگی های منحصر بفرد آن مانند دوام بالا در شرایط بیرونی، مقاومت شیمیایی و انعطاف پذیری خوب گزینه مناسبی برای کاربردهای بیرونی محسوب می شود. علاوه بر این پوشش توسط حلال های قطبی مانند استن قابل پاک کردن است و کاملا شفاف می باشد. یکی از مشکلاتی که این سامانه پوششی به مانند همه سامانه های فلورورینه دارد، عدم چسبندگی آن ها به سطوح فلزی و از جمله برنز است. برای غلبه بر این مشکل، از مخلوط رزین های فلورورینه با دیگر رزین ها مانند آکریلیک استفاده می شود. این منجر به افزایش چسبندگی تا حد متوسط می شود.

### ۴-۳-پوشش های ابرآب گریز برای حفاظت از گنجینه های فرهنگی

در محیط روباز پوشش های آب گریز برای کاربردهای متعددی از جمله جلوگیری از بخزدگی در آب و هوای سرد، پوشش های خود تمیز شونده (برای ساختمنه ها، اتومبیل ها، چراغ های راهنمایی رانندگی، آتنن ها و غیره)، جلوگیری از لختگی در رگ های خونی مصنوعی، منسوجات ضد آب و لکه و همچنین کاهش ضرب اصطکاک در آب برای بدنه شناورها و پوشش های دریایی استفاده می شوند [۱۷-۲۰]. یکی دیگر از کاربردهای پوشش های ابرآب گریز، عملکردشان به عنوان پوشش های سد کننده برای حفظ و نگهداری از بنای های يادبود است. مهم ترین فاکتور مخرب برای آثار فرهنگی بیرونی و غیر قابل حمل باران است که از طریق چرخه ذوب و انجام آب به درون خلل و فرج سنگ ها یا از طریق فرآیند بلورینه شدن نمک ها که بوسیله آب به درون خلل و فرج ها نفوذ می کنند، سبب تخریب سنگ می شوند. به همین دلیل، پوشش های ابرآب گریز به عنوان یک راهبرد برای محافظت سطح گنجینه های بیرونی پیشنهاد می شوند [۲۱-۲۵]. تیمی از پژوهشگران یونانی راهکارهای ساده های جهت آب گریز کردن سطوح مرمری، که در ساخت گنجینه های میراث فرهنگی بسیاری استفاده شده است، پیشنهاد داده اند. روش پیشنهادی شان به این صورت بود که آنها مخلوط نانوذرات و یک رزین سیلولکسانی یا آکریلیک را روی سطح اعمال کردند و به این صورت خاصیت آب گریزی را به سطح منتقل نمودند.

در پژوهشی دیگر، پژوهشگران ترکیه ای برای حفاظت ابنيه از جنس سنگ مرمر در برابر آلودگی های جوی از یک پوشش آلى بر پایه فناوری های بايو و نانو با قدرت آب گریزی بالا بهره بر دند [۲۶]. پوشش این پژوهشگران بر پایه پلیمر زیست تخریب پذیر پلی لاکتاید حاوی نانو صفحات حاک رس بود که بر روی سطوح مرمری اعمال گردید. مشخصه های پوشش اعمالی توسط عوامل مختلف نظیر زیری سطح، ترشوندگی، نفوذ رطوبت و جذب آب و رنگ پوشش مورد سنجش قرار گرفت. نتایج بررسی این پژوهشگران نشان داد که پوشش حاصله نه تنها تغییری در ظاهر نمونه های سنگ مرمر ایجاد نکرد، بلکه باعث افزایش قابل توجهی خاصیت آب گریزی سطح گردید و تحت

## مقاله

نقاشی‌های روغنی یک هدف مهم در نگهداری این گنجینه‌های تاریخی است. همچنین، زمینه‌های کاغذی و نقاشی‌های آن‌ها در معرض تخریب‌های زیستی ناشی از میکروارگانیزم‌ها هستند.

برخی از اکسیدهای فلزی قدرت ضدمیکروبی بالایی دارند. نانوذرات این ترکیبات در مقایسه با اندازه‌های بزرگ‌تر آن‌ها به علت اندازه ذرات ریز و در نتیجه سطح ویژه بالای آن‌ها خواص فیزیکی و شیمیایی منحصر بفردی دارند و بسیار مؤثرتر عمل می‌کنند. از بین این اکسیدهای فلزی، اکسید روی قدرت ضد باکتری عالی دارد. اگرچه سازوکار ضدمیکروبی آن بطور دقیق مشخص نشده است ولی سازوکارهای متعددی مانند گونه‌های اکسیژن فعال ایجاد شده روی سطح نانو ذرات، رهایش یون روی بدین منظور پیشنهاد شده است. همچنین ذرات اکسید روی علیه بسیاری از گونه‌های قارچی خاصیت ضدقارچی نشان داده است. در کارهای متعددی از اکسید روی جهت خاصیت ضد میکروبی روی سطوح سلولز مانند کاغذ و پارچه‌های پنبه‌ای استفاده شده است [۳۶-۳۲].

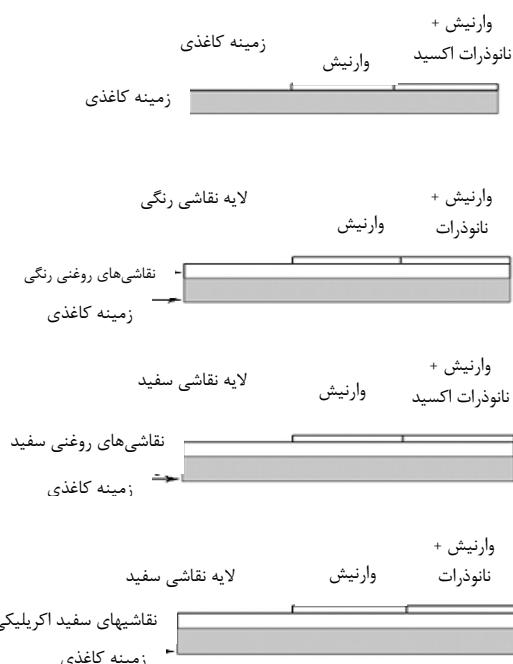
ویژگی مهم دیگر نانوذرات اکسید روی ویژگی خودتمیزکنندگی است که به زمینه‌هایی که روی آنها اعمال می‌شوند، اعطا می‌کنند. این پدیده با فعالیت فوتوكاتالیستی نانوذرات اکسید روی در حضور پرتوهای فرابنفش توجیه می‌شود. تحت پرتوهای فرابنفش، نانوذرات اکسید روی قادر است آلوگی‌های آلی را به دی اکسید کربن و آب تجزیه کند. در یک کار تحقیقاتی، پژوهشگران مصری نقش پوشش اکسید روی در محافظت از نقاشی‌های روغنی و زمینه‌هایی کاغذی در برابر پرتوهای فرابنفش، آلوگی و حمله میکروبی ناشی از میکروارگانیزم‌ها را بررسی کردند. جهت انجام این پژوهش از چهار سری نمونه مطابق شکل ۳ استفاده شده است. در هر چهار سری از صفحات کاغذی فابریانو (ابعاد  $15 \times 20$  سانتی‌متر) به عنوان زمینه استفاده شده است. در اولین سری از صفحات فابریانو با وارنیش حاوی و عاری از اکسید روی استفاده شده است (نمونه شاهد).

ماده با کمک کاتالیزور (غلب دی‌اکسید تیتانیم آناتاز) تجزیه می‌شود. علاوه بر کاتالیزور، جزء فرابنفش نور، با طول موج کمتر از ۳۹۰ نانومتر برای وقوع واکنش ضروری به نظر می‌رسد و بر شدت آن نقش مهمی ایفا می‌کند. به همین دلیل، سطوح با خود تمیز شوندگی فوتوكاتالیزوری عموماً در محیط بیرون موثرتر از محیط داخلی عمل می‌کنند. از این‌رو، این روش اغلب روی نمای ساختمان‌ها استفاده می‌شود.

در یک پژوهش [۳۱]، یک پوشش آکریلیکی تجاری که برای کاربردهای حفاظت از گنجینه‌های فرهنگی به صورت متداول استفاده می‌شود، به کمک نانوذرات دی‌اکسید تیتانیم آناتاز اصلاح شده است تا خواص خودتمیزشوندگی و حفاظتی این پوشش بیرونی در درازمدت سنجیده شود. این رزین آکریلیکی یک بستر پلیمری چند منظوره ایجاد می‌کند و به عنوان چسب و پوشش برای طیف وسیعی از کاربردها و زمینه‌ها و همچنین حفاظت از این‌جای تاریخی بسیار مورد استفاده قرار می‌گیرد. علت استفاده از آن به عنوان پوشش در زمینه حفاظت از میراث فرهنگی به قابلیت تشکیل فیلم عالی، خواص چسبندگی، پایداری بالای آن، شفافیت، خواص ضدزردشوندگی و قابلیت برگشت‌پذیری (پاک کردن از سطح) این رزین برمی‌گردد.

**۷-۳- حفاظت از نقاشی‌های روغنی روی کاغذ در برابر آلوگی، حملات میکروبی، قارچی و پرتوهای فرابنفش**

نقاشی‌های روغنی روی زمینه‌های کاغذی با گذشت زمان تخریب می‌شوند. زمینه‌های کاغذی قدیمی و نقش‌ها و نقاشی‌های روی آنها مورد احترام بسیاری از نویسندها و هنرمندان بوده است. مخاطرات زیادی این آثار هنری روی صفحات کاغذی را تهدید می‌کند که کدر و تیره شدن لایه وارنیش روی آنها، ترک خوردگی وارنیش، نقاشی و لایه زمینه و همچنین هوازدگی خود کاغذ زمینه از این جمله اند. همچنین جدایش لایه نقاشی و لایه زمینه نیز می‌تواند رخدده بنا بر این حفظ و ترمیم این



شکل ۳- طرح‌واره چهار سری نمونه استفاده شده [۳۷].

یا محیط‌های در معرض مواد شیمیایی قرار دارند، می‌توان از پوشش‌های با مقاومت شیمیایی بالا استفاده کرد. یکی از بهترین سامانه‌های پوششی مقاوم در برابر مواد شیمیایی، پوشش‌های پلی دی متیل سیلوکسانی هستند. در یک پژوهش، پژوهشگران چنین به کمک روش سل ژل یک پوشش بر پایه پلی دی متیل سیلوکسان حاوی دی اکسید تیتانیم و اکسید سیلیسیم تهیه کردند که از مقاومت شیمیایی قابل قبولی برخوردار بود [۳۸].

#### ۴- نتیجه‌گیری

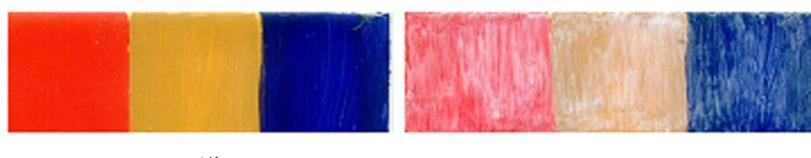
در این مقاله، پس از بیان ضرورت حفاظت از میراث فرهنگی، انواع میراث فرهنگی (شامل منسوج، چرم، چوب، فلز، ابینه سنگی و غیره) معرفی گردید و انواع روش‌های کلی حفاظت از آنها بیان شد. در مورد پوشش‌های مختلف مورد استفاده برای حفاظت از میراث فرهنگی، ویژگی‌های بسیار مهمی تعریف گردید که باید مد نظر قرار گیرد. این ویژگی‌های عبارتند از: چسبندگی مناسب به زمینه، عدم تاثیر منفی بر ظاهر اثر و امکان بازگشت‌پذیری پوشش برای جدایی آسان از زمینه بدون وارد کردن صدمه به اثر از بین انواع پوشش‌ها، پوشش‌های آکریلیکی ترمومپلاست، پوشش‌های فلورئینه، سیلانی و هیبریدی بهترین پوشش‌ها محسوب می‌شوند که کاربردهای زیادی در محافظت از میراث فرهنگی پیدا کرده‌اند. علاوه بر این، به کمک فناوری نانو می‌توان انواع ویژگی‌ها را به پوشش اعطا نمود تا محافظت موثرتری از اثر فرهنگی به عمل آید. این خواص ویژه عبارتند از خاصیت خودتمیزشوندگی، ضدخوردگی، آب‌گریزی، ضدفرابنفس و ضدمواد شیمیایی و پرتوهای فرابنفس. در این مقاله انواع پوشش‌هایی که بتواند برای مقابله با انواع تخریب مقاومت بالایی ارائه دهدن، معرفی گردید.

دومین سری با رنگ‌های قرمز، آبی و زرد که به کمک روغن لینسید تهیه شده بود نقاشی شد. سومین سری نیز با رنگ سفید بر پایه روغن لینسید نقاشی شد و سطح آن با وارنیش‌های عاری و حاوی اکسید روی پوشانده شد. در چهارمین سری هم کاغذ زمینه با یک پوشش سفید بر پایه آکریلیک روکش داده شد و به مانند بقیه سری‌ها از وارنیش شاهد و وارنیش حاوی اکسید روی جهت اعمال نهایی استفاده شد.

وارنیش جلوه نهایی نقاشی را همگون ساخته و به نقاشی‌های رنگی عمق اضافه می‌کند. وارنیش مورد استفاده یک پوشش آکریلیک بوده که به علت استفاده از ذرات اکسید روی در ابعاد نانویی شفافیت آن حفظ شده بود. این شفافیت در شکل ۴ در مقایسه با وارنیش مشابهی که ذرات میکرونی اکسید روی را در خود دارد، کاملاً مشهود است. شکل ۵ تصاویر نمونه‌های نقاشی روغنی که به مدت شش ماه در محیط باز رها شدهاند را نشان می‌دهد. هر نمونه سه بخش دارد که با پوشش‌های مختلف محافظت شده اند که قدرت چرک‌پذیری متفاوتی دارند. بخش یک سوم پایینی رنگ بدون پوشش یک سوم میانی با پوشش وارنیشی بدون اکسید روی و یک سوم بالایی با وارنیش حاوی اکسید روی پوشانده شده است. همان‌طور که از شکل بهوضوح پیداست در بخش‌هایی که ذرات اکسید روی وجود ندارد، به میزان زیادی اجتماع آلدگی در سطح مشخص است. تمیزکردن با برس‌های نرم (تصاویر سمت چپ) نشان داد که در بخش‌های حاوی اکسید روی این آلدگی‌ها به راحتی از سطح زدوده می‌شود.

#### ۸-۳- پوشش‌های مقاوم در برابر آلدگی‌ها و مواد شیمیایی

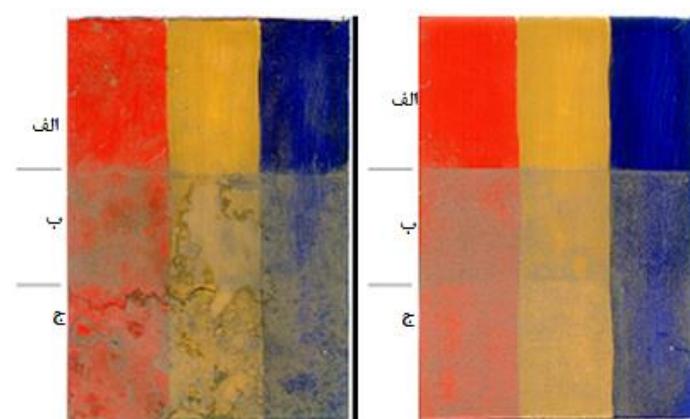
در مواردی که گنجینه‌های میراث فرهنگی در محیط‌های آلد و



الف

ب

شکل ۴- شفافیت یک پوشش آکریلیک حاوی ذرات اکسید روی نانویی در مقایسه با وارنیشی مشابهی حاوی ذرات میکرونی اکسید روی [۳۷].



شکل ۵- تصاویر نمونه‌های نقاشی روغنی که به مدت شش ماه در محیط باز رها شده اند (سمت چپ) و همان نمونه‌ها بعد از پاک کردن آنها با برس و پارچه کتانی خشک. بخش یک سوم پایینی رنگ بدون پوشش یک سوم میانی با پوشش وارنیشی بدون اکسید روی و یک سوم بالایی با پوشش وارنیشی حاوی اکسید روی پوشانده شده است [۳۷].

# مقاله

## مراجع -۵

1. C. Rode, M. Zieger, R. Wyrwa, S. Thein, C. Wiegand, M. Weiser, A. Ludwig, D. Wehner, U.C. Hipler, "Antibacterial Zinc Oxide Nanoparticle Coating of Polyester Fabrics", *J. Text. Sci. Technol.* 1, 65–74, **2015**.
2. G. Malucelli and Giulio, "Surface-Engineered Fire Protective Coatings for Fabrics through Sol-Gel and Layer-by-Layer Methods: An Overview", *Coatings*. 6, 33–56, **2016**.
3. T. Brewer, SC6000 and Other Surface Coatings for Leather: Chemical Composition and Effectiveness, <https://www.ischool.utexas.edu/~cochineal/pdfs/t-brewer-04-sc6000.pdf>, **2004**.
4. R. R. Ali Hassan, "A preliminary study on using linseed oil emulsion in dressing archaeological leather", *J. Cult. Herit.* 21, 786–795, **2016**.
۵. م. محمدی آچالویی، ح. احمدی، ک. پورطهماسی، "پتینه کردن چوب با دی اتانل آمین: ویژگیها و مقاومت آن در برابر هوادگی"، نشریه علمی پژوهشی علوم و فناوری رنگ، ۸، ۲۴۸، ۱۳۹۳، ۲۳۷-۲۴۸.
6. C. J. McNamara, M. Breuker, M. Helms, T. D. Perry, R. Mitchell, "Biodegradation of Incralcac used for the protection of bronze monuments", *J. Cult. Herit.* 5, 361–364, **2004**.
7. E. Kielo, J. Lukseniene, A. Griguceviciene, A. Selskis, J. Senvaitiene, R. Ramanauskas, R. Raudonis, A. Kareiva, "Methyl-modified hybrid organic-inorganic coatings for the conservation of copper", *J. Cult. Herit.* 15, 242–249, **2014**.
8. B. Ramírez Barat, A. Crespo, E. García, S. Díaz, E. Cano, "An EIS study of the conservation treatment of the bronze sphinxes at the Museo Arqueológico Nacional (Madrid)", *J. Cult. Herit.* 24, 93–99, **2017**.
9. M. Sadat-Shojai and A. Ershad-Langroudi, "Polymeric coatings for protection of historic monuments: Opportunities and challenges", *J. Appl. Polym. Sci.* 112, 2535–2551, **2009**.
۱۰. ع. شکفتة، ح. احمدی، م. بزدی، "مروری بر مواد پوشش دهنده (استحکام پخشهای سطحی) در حفاظت سنگ‌های تاریخی و فرهنگی"، نشریه علمی ترویجی مطالعات در دنیای رنگ، ۶، ۶۴-۶۳، ۱۳۹۵.
11. M. Pilz, H. Rölich, "Sol-gel derived coating for outdoor bronze conservation", *J. Sol-Gel Sci. Technol.*, 8, 1071–1075, **1997**.
12. E. Bescher, J. D. Mackenzie, "Sol-Gel Coatings for the Protection of Brass and Bronze", *J. Sol-Gel Sci. Technol.* 26, 1223–1226, **2003**.
13. G. Alessandrini, M. Aglietto, V. Castelvetro, F. Ciardelli, R. Peruzzi, L. Toniolo, "Comparative evaluation of fluorinated and unfluorinated acrylic copolymers as water-repellent coating materials for stone", *J. Appl. Polym. Sci.* 76, 962–977, **2000**.
14. J. Qu, J. Liu, L. He, "Synthesis and evaluation of fluorosilicone-modified starch for protection of historic stone", *J. Appl. Polym. Sci.* 132, 11, 41650-41660, **2014**.
15. T. Monde, H. Fukube, F. Nemoto, T. Yoko, T. Konakahara, "Preparation and surface properties of silica-gel coating films containing branched-polyfluoroalkylsilane", *J. Non. Cryst. Solids*, 246, 54–64, **1999**.
16. A. Ershad-Langroudi, C. Mai, G. Vigier, R. Vassouille, "Hydrophobic hybrid inorganic-organic thin film prepared by sol-gel process for glass protection and strengthening applications", *J. Appl. Polym. Sci.* 65, 2387–2393, **1997**.
17. S. R. Coulson, I. Woodward, J. P. S. Badyal, C. Willis, "Super-Repellent Composite Fluoropolymer Surfaces", *J. Phys. Chem. B* 104, 8836–8840 **2000**.
18. C. Kapridaki and P. Maravelaki-Kalaitzaki, "TiO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub>-PDMS nano-composite hydrophobic coating with self-cleaning properties for marble protection", *Prog. Org. Coat.* 76, 400–410, **2013**.
19. L. Y. L. Wu, A. M. Soutar, X. T. Zeng, "Increasing hydrophobicity of sol-gel hard coatings by chemical and morphological modifications", *Surf. Coatings Technol.* 198, 420–424, **2005**.
20. H. Miao, F. Bao, L. Cheng, and W. Shi, "Fluorinated modification of hyperbranched polyesters used for improving the surface property of UV curing coatings", *J. Fluor. Chem.* 131, 1356–1361, **2010**.
21. O. Chiantore, M. Lazzari, "Photo-oxidative stability of paraloid acrylic protective polymers", *Polymer (Guildf.)*, 42, 17–27, **2001**.
22. L. Toniolo, T. Poli, V. Castelvetro, A. Manariti, O. Chiantore, M. Lazzari, "Tailoring new fluorinated acrylic copolymers as protective coatings for marble", *J. Cult. Herit.* 3, 309–316, **2002**.
23. G. C. Borgia, M. Camaiti, F. Cerri, P. Fantazzini, F. Piacenti, "Hydrophobic Treatments for Stone Conservation - Influence of the Application Method on Penetration, Distribution and Efficiency", *Stud. Conserv.*, 48, 217–226, **2003**.
24. A. Tsakalof, P. Manoudis, I. Karapanagiotis, I. Chrysoulakis, C. Panayiotou, "Assessment of synthetic polymeric coatings for the protection and preservation of stone monuments", *J. Cult. Herit.* 8, 69–72, **2007**.
25. L. D'Arienzo, P. Scarfato, L. Incarnato, "New polymeric nanocomposites for improving the protective and consolidating efficiency of tuff stone", *J. Cult. Herit.* 9, 253–260, **2008**.
26. Y. Ocak, A. Sofuoğlu, F. Tihminlioglu, H. Böke, "Sustainable bio-nano composite coatings for the protection of marble surfaces", *J. Cult. Herit.* 16, 299–306, **2015**.
27. N. M. Mahmoodi, Z. Mokhtari-Shourijeh, "Preparation of polyacrylonitrile-Titania electrospun nanofiber and its photocatalytic dye degradation ability", *Prog Color Colorant, Coating*, 10, 23–30, **2017**.
28. N. M. Mahmoodi, S. Soltani-Gordefaramarzi, "Dye Removal from Single and Quaternary Systems Using Surface Modified Nanoparticles: Isotherm and Kinetics Studies", *Prog Color Colorant Coat.* 9, 85–97, **2016**.
29. E. Quagliarini, F. Bondioli, G. B. Goffredo, A. Licciulli, P. Munafò, "Smart surfaces for architectural heritage: Preliminary results about the application of TiO<sub>2</sub>-based coatings on travertine", *J. Cult. Herit.* 13, 204–209, **2012**.
30. M. Aflori, M. Aflori, B. Simionescu, I. E. Bordianu, L. Sacarescu, C. D. Varganici, F. Doroftei, A. Nicolescu, M. Olaru, "Silsesquioxane-based hybrid nanocomposites with methacrylate units containing titania and/or silver nanoparticles as antibacterial/antifungal coatings for monumental stones", *Mater. Sci. Eng. B Solid-State Mater. Adv. Technol.* 178, 1339–1346, **2013**.
31. D. Scalarone, M. Lazzari, O. Chiantore, "Acrylic protective coatings modified with titanium dioxide nanoparticles: Comparative study of stability under irradiation", *Polym. Degrad. Stab.* 97, 2136–2142, **2012**.
32. K. Ghule, A. V. Ghule, B. J. Chen, Y. C. Ling, "Preparation and characterization of ZnO nanoparticles coated paper and its antibacterial activity study", *Green Chem.* 8, 1034, **2006**.
33. N. Vigneshwaran, S. Kumar, A. A. Kathe, P. V. Varadarajan, V. Prasad, "Functional finishing of cotton fabrics using zinc oxide-soluble starch nanocomposites", *Nanotechnology*. 17, 5087–5095, **2006**.
34. R. Wang, J. H. Xin, X. M. Tao, W. A. Daoud, "ZnO nanorods grown on cotton fabrics at low temperature", *Chem. Phys. Lett.* 398, 250–255, **2004**.
35. H. F. Moafi, A. F. Shojaie, M. A. Zanjanchi, "Photocatalytic self-cleaning properties of cellulosic fibers modified by nano-sized zinc oxide", *Thin Solid Films*, 519, 3641–3646, **2011**.
36. W. Sricharussin, P. Threepopnattkul, N. Neamjan, "Effect of various shapes of zinc oxide nanoparticles on cotton fabric for UV-blocking and anti-bacterial properties", *Fibers Polym.* 12, 1037–1041, **2011**.
37. O. M. El-Feky, E. A. Hassan, S. M. Fadel, M. L. Hassan, "Use of ZnO nanoparticles for protecting oil paintings on paper support against dirt, fungal attack, and UV aging", *J. Cult. Herit.* 15, 165–172, **2014**.
38. X. Tian, Q. Chen, L. Song, Y. Wang, H. Li, "Formation of alkali resistant PDMS-TiO<sub>2</sub>-SiO<sub>2</sub> hybrid coatings", *Mater. Lett.* 61, 4432–4434, **2007**.