



دانشگاه تبریز
۱۳۷۸

DOI: 10.52547/jra.10.1.397

پژوهه

باستان‌سنجی

URL: <http://jra-tabriziau.ir/>



مقاله پژوهشی

مطالعه محصولات و عوامل خوردگی آلیاژ برنج به کاررفته در چهار نسخه قاجاری

محبوب عبدالعلی زاده^۱، محسن محمدی آچالویی^{۲*}، امید عودباشی^۳

۱. دانشجوی دکتری مرمت آثار فرهنگی و تاریخی، دانشکده حفاظت و مرمت، دانشگاه هنر اصفهان، اصفهان، ایران

۲. استادیار، دانشکده حفاظت و مرمت، دانشگاه هنر اصفهان، اصفهان، ایران

۳. مدرس ارشد، دپارتمان حفاظت و مرمت، دانشگاه گوتنبرگ، گوتنبرگ، سوئد

تاریخ پذیرش: ۱۴۰۳/۰۳/۱۳

تاریخ دریافت: ۱۴۰۲/۱۱/۰۲

چکیده

مس و آلیاژهای آن تحت تأثیر عوامل محیطی خورنده دچار خوردگی شده و بسیاری از ویژگی‌های آثار تاریخی از جمله ویژگی ظاهری و زیبایی را تحت الشعاع قرار می‌دهد. هم‌جواری فلز و مواد آلی از جمله مواردی است که در بسیاری از آثار تاریخی مخصوصاً نسخ دارای تذهیب مشاهده می‌گردد که در این نوع آثار، خوردگی فلز تحت تأثیر عوامل خورنده آلی مانند اسیدهای کربوکسیلیک اتفاق افتاده و محصولات خوردگی سبزرنگ ایجاد می‌گردد. در این پژوهش، چهار نسخه قاجاری دارای تزیینات فلزی جهت شناسایی عوامل مؤثر در خوردگی نواحی فلزی، مورد مطالعه قرار گرفت. در آنالیزهای انجام‌شده در این پژوهش از Raman، ATR-FTIR، FESEM-EDS و pH متر استفاده گردید. با بررسی‌های انجام‌گرفته در هر چهار نسخه تاریخی، نوعی آلیاژ مس که شبیه به آلیاژ برنج بود شناسایی گردید. چسب استفاده‌شده جهت اتصال فلز به بستر کاغذی براساس چسب‌های استخراج‌شده از هر چهار نمونه تاریخی، صمغ عربی شناسایی گردید. محصولات خوردگی ایجادشده از نوع کربوکسیلات‌های فلزی از جمله کربوکسیلات‌های مس و روی شناسایی گردید. فرمات و استات‌ها در ساختار محصولات خوردگی سبزرنگ تشخیص داده شد. نواحی دارای لکه‌های روغنی که در دو نمونه وجود داشت، دارای خوردگی شدیدتری بودند که تأثیر مخرب روغن بر ایجاد صابون‌های فلزی که در ادبیات پژوهش نیز به آن اشاره‌شده، مشخص گردید. محصولات خوردگی ایجادشده در نواحی دارای فلز منجر به از بین رفتن جلوه‌ی طلایی تزیینات شده و در بین الیاف کاغذ نفوذ کرده‌اند. در بررسی pH نمونه‌ها، نواحی دارای خوردگی نسبت به نواحی فاقد فلز حدود یک واحد اسیدی نشان داد که عامل مهمی در تخریب بستر سلولزی از طریق هیدرولیز اسیدی است.

واژگان کلیدی: نسخ قاجاری، رنگ طلایی، خوردگی فلز، آلیاژ برنج، کربوکسیلات فلزی.

* نویسنده مسئول مکاتبات: m.mohammadi912@yahoo.com

© حق نشر متعلق به نویسنده(گان) است و نویسنده تحت مجوز Creative Commons Attribution License به مجله اجازه می‌دهد مقاله چاپ شده را با دیگران به اشتراک بگذارد منوط بر اینکه حقوق مؤلف اثر حفظ و به انتشار اولیه مقاله در این مجله اشاره شود.

۱. مقدمه

بسیاری از اشیایی که در موزه‌ها به نمایش گذاشته می‌شوند از فلزات و آلیاژهای فلزی ساخته شده‌اند و یا دارای قطعات و ترکیب فلزی هستند. خوردگی ناشی از عوامل مختلف بر روی سطوح این آثار تاریخی، آن را در برابر تهدیداتی مانند تغییر رنگ، از بین رفتن مواد و غیره آسیب‌پذیر می‌کند و از نظر ترمودینامیکی سطوح حاوی فلز تمایل به خوردگی دارند (Gençer, 2021). این سطوح بسته به قرار گرفتن در معرض نور، تغییرات دما، رطوبت نسبی، ساختار شیمیایی محیط، حشرات و میکروارگانیسم‌ها در طول زمان تخریب می‌شوند. تخریب می‌تواند به داخل آثار نفوذ کند؛ اما اولین نقطه حمله بدون شک سطح جسم است که در معرض محیط خارجی قرار می‌گیرد. آثار اگر تنها در معرض اتمسفر قرار گیرند به دلیل تشکیل لایه‌های تخریب با ترکیب شیمیایی متفاوت و جذب آسان آن‌ها به سطح، شروع به تخریب می‌کنند. مکانیسم برهم‌کنش و سینتیک این ترکیبات مخرب به ساختار فیزیکی و شیمیایی سطوح بستگی دارد. مداخله حفاظتی مناسب تنها در صورتی امکان‌پذیر است که ساختار شیمیایی فلز و محیط و مکانیسم برهم‌کنش این سطوح مشخص باشد (Gençer, 2021). ساختار سطح و واکنش‌های شیمیایی مربوط به آن که ممکن است رخ دهد، باید شناخته شود تا فرایند خوردگی متوقف یا کند شود. فرایند خوردگی با توجه به نوع فلز یا آلیاژ مورد استفاده تحت تأثیر سایر عوامل محیطی به گونه‌های مختلفی تبدیل می‌شود. محصولات حاصل اغلب این دگرگونی‌ها را تسریع می‌کنند که منجر به تخریب کامل مواد می‌شود. صدمات مکانیکی نیز از دیگر موارد آسیب‌رسان هستند که می‌توانند تخریب عمده‌ای در آثار تاریخی ایجاد نمایند که این امر نیز در روند حفاظت آثار تاریخی باید بررسی شده و عوامل آسیب‌زا کنترل گردند. انواعی از آثار تاریخی وجود دارد که در آن از ترکیب فلز و مواد آلی استفاده شده است. از جمله‌ی این موارد می‌توان به نسخ تذهیب شده با فلزات طلائی‌رنگ اشاره کرد. در بیشتر این نوع آثار برخلاف تصور، از طلا استفاده نشده است. در بسیاری از مطالعات، رنگ‌دانه‌های فلزی به شکل پودرهای مس-روی در آثار تاریخی یافت می‌شود و هدف از جایگزینی فلزات دیگر، مانند نقره و مس، به جای طلا، ایجاد همان اثر با هزینه کمتر است (Klaassen et al., 2019). به دلیل ارزان بودن نقره، از آن به جای طلا در تزیین سطوح آثار استفاده می‌کردند؛ البته در بسیاری از موارد نیز از نقره بدلی استفاده می‌شد. تولید نقره بدلی شامل مواد مختلفی از جمله آلیاژهای پر قلع و قلع‌کاری سطح مس یا اجسام بر پایه‌ی مس که به‌طور گسترده مورد استفاده قرار می‌گرفت (Giumlia-Mair, 2020). استفاده از پودر برنج برای ساخت تذهیب‌های طلائی‌رنگ به‌ندرت مستند شده است و کاربرد آن تنها در مطالعات محدودی گزارش شده است. اطلاعات در مورد تکنیک کاربرد و دوام این نوع تذهیب، در واقع، هنوز کامل نیست (Gulotta et al., 2012). فلزات در گذشته کمتر به‌عنوان تکیه‌گاه برای نقاشی‌ها مورد استفاده قرار می‌گرفتند، احتمالاً به این دلیل بوده که برای مقاصد دیگر ارزش زیادی داشتند و به‌صورت پتل و صفحات بزرگ موجود نبودند. برای تهیه ورق، فلز به‌زحمت با دست کوبیده می‌شد و روش نوردکاری که روش آسان‌تری بود در اواسط قرن شانزدهم توسعه یافت (Duran et al., 2009).

عناصر آلیاژی مانند Sn، Zn، As، Sb و Pb می‌توانند تغییرات ظریف یا بزرگی را در رفتار مس در محیط‌های مختلف ایجاد کنند (Scott, 2002). آلیاژهای مس در طول تاریخ برای ساخت اشیاء هنری مختلف، از جواهرات گرفته تا مجسمه‌ها استفاده شده است (Leyssens, 2006). تذهیب سنتی بر کاربرد طلای خالص یا آلیاژهای طلا و یا استفاده از سایر مواد فلزی که قیمت کمتری داشتند (طلائی‌رنگ) و قادر به بازتولید ظاهر درخشان طلا بودند، مبتنی بود. متداول‌ترین مواد فلزی مورد استفاده برای تذهیب بدلی، نقره، قلع و آلیاژهای مس بودند (Gulotta et al., 2012). از آنجایی که طلای خالص کمیاب بود و به‌سختی به دست می‌آمد، فلزکاران راه‌های ارزان‌تری برای ایجاد ظاهر طلائی در تزیین آثار پیدا کردند (Giumlia-Mair, 2020).

یکی از بزرگ‌ترین مشکلات و دغدغه‌های مرمتگران خوردگی فلزات در نسخ تذهیب شده با فلزات طلائی‌رنگ است. خوردگی فلزات در این نوع آثار مکانیسم‌های پیچیده‌ای دارد. پلاستیک‌ها، چوب و لاستیک، ممکن است بخاراتی را منتشر

کنند که باعث خوردگی فلزات شود. در برخی موارد، حتی زمانی که انتشار قابل توجهی از بخار رخ نمی‌دهد، تماس بین مواد غیرفلزی و فلز ممکن است باعث خوردگی شود. این اثرات در فضاها محدود، مانند قسمت‌های داخلی آثار یا فضای داخلی جعبه‌های مهر و موم شده، بیشتر است. تهاجمی‌ترین بخارهایی که معمولاً یافت می‌شوند، بخارات اسید فرمیک و استیک و فرمالدئید هستند که عمدتاً از چوب و رزین‌های فنولیک به وجود می‌آیند. آمونیاک، اسید هیدروکلریک و هیدروفلئوریک و ترکیبات گوگردی (به‌ویژه از لاستیک‌ها) نیز اثرات قابل توجهی دارند. افزایش دما یکی از دلایل احتمالی افزایش انتشار بخارات خورنده از برخی مواد است (Knotková-Čermáková & Vlčková, 1971). هدف اصلی پژوهش، شناسایی محصولات خوردگی ایجاد شده در سطوح فلزی نسخ تاریخی قاجاری است. با توجه به اینکه تعداد زیادی از نسخ قاجاری دارای تزیینات فلزی وجود دارد که خوردگی فلز در آن‌ها منجر به تخریب شده است، شناسایی نوع محصولات خوردگی و عوامل مؤثر بر آن ضروری است. جهت ارائه‌ی هرگونه راهکارهای درمانی و حفاظتی در این نوع آثار، اولین قدم آسیب‌شناسی آثار تاریخی ذکر شده بوده که در این پژوهش سعی بر آن شده تا اطلاعات دقیقی از نوع خوردگی فلز در نسخ قاجاری دارای تزیینات فلزی ارائه گردد.

۲. پیشینه‌ی پژوهش

با توجه به نسخ به‌جای مانده از دوره قاجار که در آن‌ها از فلزات مختلف جهت تزیین و کتاب‌آرایی بهره گرفته‌اند، در بیشتر نسخ قاجاری اعم از اسناد ازدواج، اسناد حکومتی و کتب مختلف، فلز طلا یا فلزاتی که ظاهر طلایی را تداعی می‌کنند به کار گرفته شده‌اند. با اینکه این آثار ارزشمند هستند و بسیار حساس‌اند، مطالعات کمتری نسبت به تعداد آثار موجود در ایران انجام شده است. کارهای پژوهشی مفیدی که تا به حال انجام شده، به‌طور مختصر اشاره می‌گردد. آنالیز عنصری در نسخ قاجاری که توسط احمدی و همکاران انجام شده نشان داده است که عناصر قلع، مس و روی به‌عنوان عناصر اصلی آلیاژ به کاررفته در تزیین نسخ قاجاری هستند. در کنار این عناصر، درصد کمی سرب و طلا نیز شناسایی کرده‌اند. گفتنی است که در این پژوهش عناصر سرب و طلا تحت عنوان ناخالصی گزارش شده است (Ahmadi et al., 2014). کوچک‌زایی و همکاران در یک نسخه قرآن قاجاری که در آن تزیین فلزی در بخش جدول کشی حاشیه صفحات کار شده است، عناصر مس و روی را با استفاده از آنالیز XRF شناسایی کرده‌اند (Koochakzaei et al., 2022 a). در دو نمونه عقدنامه قاجاری نیز در قسمت‌هایی که فلز به‌عنوان تزیین به‌کاررفته است، حاجبانی و همکارشان عناصر مس و روی را به روش SEM-EDX شناسایی کرده‌اند (Hajiani & Abdullah Khan Gurji, 2008). برخلاف نتایجی که در چند پژوهش مبنی بر کاربرد آلیاژ برنج در نسخ قاجاری ثبت شده، در برخی از آثار نیز از فلز مس خالص در تزیینات کاغذ استفاده کرده‌اند که از آن جمله می‌توان به یک سند ازدواج قاجاری اشاره کرد (Abdolalizadeh et al., 2017). بررسی عناصر تشکیل‌دهنده فلز به‌کاررفته در خط جداول حاشیه، سر سوره‌ها و آیه‌ها در دوازده نسخه تاریخی توسط بحرالعلومی و همکارشان نشان داد که از آلیاژهای مختلفی در نقاط طلایی استفاده شده است. براساس آنالیز SEM-EDX آلیاژ طلا و نقره، مس و روی، مس و قلع شناسایی شده‌اند (Bahr al-Uloomi & Bahadri, 2013). البته تمام آثار دوره قاجار دارای فلزات طلایی‌رنگ نیستند. در بیشتر نسخ قاجاری، به‌طور مثال، همانند پنج نسخه‌ی قرآن که متعلق به موزه ملی قرآن کریم است تمامی تزیینات فلزی از جنس طلای خالص هستند که این نتیجه حاصل پژوهش رحیمی و همکارشان است (Rahimi & Abdollahkhan Gorji, 2019). با توجه به نتایج مطالعات انجام شده، در دوره قاجار هم از طلای خالص و هم از مس و آلیاژهای آن در تزیین آثار کاغذی استفاده می‌کردند. احتمالاً مبنای کاربرد نوع فلز در آثار، ارزش و جایگاه هنری آن بوده است که بر این اساس در برخی آثار طلای خالص استفاده شده که ارزش بالایی از نظر زیبایی و محتوایی داشته و تحت مالکیت افراد شناخته شده و ثروتمند قرار داشته‌اند. در دیگر آثار نیز که ارزش کمتری داشته و یا تأمین هزینه‌ی کاربرد طلای خالص از عهده‌ی هنرمند خارج بوده است، از فلزات کم‌ارزش استفاده کرده‌اند. در رابطه با شناسایی محصولات

خوردگی در نسخ تاریخی دارای تزیینات طلائی‌رنگ مطالعات زیادی انجام نشده است. مطالعه‌ی مرتبطی که در ایران جهت شناسایی و بررسی روند تخریب کاغذ و آلیاژ برنج صورت گرفته، توسط احمدی و همکاران انجام شده است. براساس مطالعات ایشان، کربوکسیلات‌های مس به‌عنوان محصولات تخریبی سبزرنگ شناسایی شد. دلایل متعددی می‌تواند در تخریب رنگ‌دانه‌ها و تشکیل این محصولات مؤثر بوده باشد. با توجه به شرایط نگهداری و ویژگی این نسخه‌ها، آلاینده‌های کربنیلی آلی همراه با رطوبت نسبی بالا در محیط و ماهیت نسبتاً اسیدی کاغذ، می‌توانند از عوامل اصلی شکل‌گیری فرایندهای تخریب در این رنگ‌دانه‌های طلائی باشند. همچنین تخریب رنگ‌دانه‌ها باعث فرسودگی کاغذ در این نمونه‌ها شده است؛ که با توجه به آنالیزهای انجام‌شده، دو مکانیسم مهم اکسیداسیون سلولز با کاتالیزگر یون مس در محصولات تخریبی و هیدرولیز اسیدی سلولز، در کنار هم منجر به تخریب کاغذ شده است (Ahmadi et al., 2014). در رابطه با آلاینده‌هایی که خوردگی‌های شدید و وسیعی را در آثار تاریخی ایجاد می‌کنند مطالعاتی در راستای شناسایی نوع آلاینده‌ها و تأثیر آن بر فلزات انجام شده است؛ به‌طوری‌که بخارات اسیدهای آلی در خوردگی فلزاتی مانند مس، فولاد، نیکل، روی، آلومینیوم و منیزیم در فضاهای بسته و در طول نگهداری شناخته‌شده‌اند (Graedel et al., 1986; Bastidas & La Iglesia, 2007). مس، روی، سرب و برنج که هر کدام از این فلزات در گذشته به‌عنوان ابزار چاپ و صحافی و یا تکیه‌گاه در ساخت و صحافی کتاب کاربرد داشتند، معمولاً در آرشیوها وجود دارند. مطالعه‌ای در راستای خوردگی این فلزات در فضاهایی که بخارات اسید استیک در آن وجود دارد، انجام شده است. هدف اولیه این مطالعه مشاهده هرگونه تخریب روی سطح فلزات فوق‌الذکر بود که ممکن است در یک محیط با غلظت بالایی از اسید استیک رخ دهد. این مشاهدات با استفاده از میکروسکوپ PLM و SEM انجام شد. در مدت‌زمان ۳۳ روز که قطعات فلزی در معرض بخارات اسید استیک در یک محفظه مهروموم‌شده قرار گرفتند، سطح فلزات با محصولات خوردگی پوشیده شد. باگذشت زمان لایه ایجادشده ضخیم‌تر شده بود (Cohen, 2014). در نتیجه‌ی می‌توان گفت که احتمال خوردگی فلزات در آرشیوها و فضاهایی که آثار کاغذی در آن نگهداری می‌شود بسیار بالا بوده و نیاز به توجه زیادی دارند. بنابر مطالعات انجام‌شده در زمینه‌ی نسخ تاریخی دارای رنگ طلائی، آن‌هایی که دچار خوردگی و تخریب گسترده می‌شوند و نیز منجر به تخریب بستر کاغذی می‌گردند، از فلزاتی به‌غیر از طلائی خالص تهیه‌شده‌اند؛ که در دوره‌ی قاجار تنوع زیادی از این نسخ ساخته‌شده است و آلاینده‌هایی با ماهیت آلی بر تخریب فلز و تشدید فرایندهای طبیعی اکسیداسیون کاغذ اثرگذار است. از آنجایی‌که این پژوهش نیز به دنبال شناخت عوامل و محصولات خوردگی بخش‌های فلزی نمونه‌های قاجاری است، مطالعات دیگر پژوهشگران در این کار بسیار راهگشا خواهد بود.

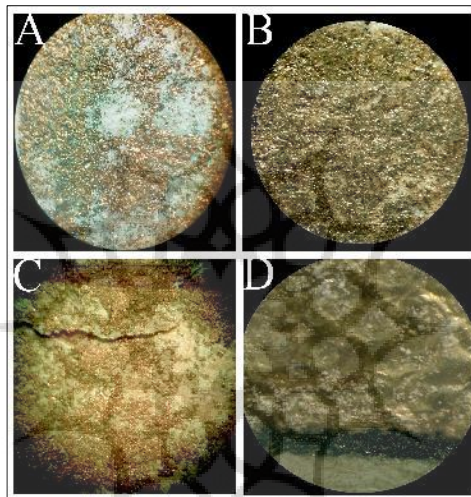
۳. مواد و روش‌ها

۳-۱. نمونه‌های تاریخی

نمونه‌های تاریخی که خوردگی فلز در بخش‌های طلائی‌رنگ ایجادشده، جهت مطالعه انتخاب گردید نمونه‌های انتخاب شده متعلق به مجموعه شخصی بوده که بعد از بررسی‌های اولیه و مشاهده خوردگی بخش‌های فلزی و نیز تخریب تکیه‌گاه کاغذی از نقاط موردنظر با رعایت اصول و عدم تخریب بصری، جهت آنالیز نمونه‌برداری انجام گردید. نمونه‌های تاریخی انتخاب‌شده چهار کتاب قرآن تاریخی متعلق به دوره‌ی قاجار بوده که کاربرد فلز در هر چهار مورد در جدول کثی حاشیه و اطراف متن، شروع سوره‌ها و اتمام آیات استفاده گردیده است (شکل ۱). هر چهار اثر دارای خط نسخ تحریری بوده و حاشیه‌ی صفحات جدول کثی شده است. وضعیت ظاهری آثار نشان‌دهنده‌ی بی‌توجهی و نگهداری آثار در مکانی با رطوبت زیاد است. کاغذ اثر C بسیار شکننده شده و بسیاری از صفحات مفقود و پاره شده بودند. وضعیت کاغذ بقیه‌ی آثار بهتر بوده و تنها در بخش‌های دارای فلز آسیب‌های زیادی مشاهده گردید. مشاهدات اولیه انجام‌شده با میکروسکوپ استریو، نشانگر آن است که بخش‌های طلائی‌رنگ نمونه‌های تاریخی، در سه نسخه‌ی A، B و C از پودر فلزی و در نسخه‌ی D از ورق فلزی استفاده‌شده است (شکل ۲).



شکل ۱: تزیینات فلزی به کاررفته در چهار کتاب تاریخی قاجاری، متعلق به مجموعه شخصی



شکل ۲: تصاویر بخش فلزی نمونه‌های تاریخی، ثبت شده با میکروسکوپ استریو

۲-۳. نمونه‌برداری جهت انجام آنالیز گاه‌علوم انسانی و مطالعات فرسنگی

جهت شناسایی چسب اتصال‌دهنده فلز به بستر کاغذی، با بررسی دقیق بخش‌های دارای فلز، از برخی نقاط که دچار خوردگی نشده بودند و ضخامت لایه فلز به دلیل تجمع چسب بیشتر بود نمونه‌ها با دقت زیاد برداشته شدند. با توجه به حساسیت آثار و توجه به عدم تخریب بصری نمونه‌های تاریخی نمونه‌برداری و استخراج چسب با احتیاط کامل انجام گردید. پس از نمونه‌برداری بخش فلزی داخل شیشه ساعت تراشیده و با آب مقطر مخلوط گردید. با گذشت ۴۸ ساعت نمونه به‌طور کامل در آب حل شد. پس از خشک شدن فیلم تشکیل یافته تراشیده و با KBr مخلوط شده و طیف آن ثبت گردید. جهت آنالیز میکروسکوپی از قسمت‌هایی خوردگی و سبزرنگ نمونه تهیه گردید. جهت عدم تخریب آثار از نواحی خردشده نمونه‌ها برداشته شد. برای بررسی عناصر سازنده فلز نمونه‌ها از بخش‌های سالم‌تر و در مقدار بسیار کم تهیه گردید. نمونه‌های موردنظر جهت بررسی محصولات خوردگی فلز از نواحی تخریب‌شده برداشته شد تا آسیب بصری در آثار تاریخی ایجاد نگردد. در (شکل ۳) مکان‌هایی که از آن‌ها نمونه تهیه‌شده با دایره‌های قرمز رنگ مشخص گردیده است.



شکل ۳: مکان‌های نمونه‌برداری شده در هر چهار اثر تاریخی

۳-۳. طیف‌سنجی FTIR

در رابطه با شناسایی محصولات خوردگی و نیز نوع چسب اتصال‌دهنده فلز به تکیه‌گاه کاغذی از دستگاه FTIR Spectrometer مدل Nicolet Nexus 670 ساخت شرکت Thermo Nicolet آمریکا، همراه با ابزار ثبت طیف انعکاسی (ATR)، استفاده گردید. تمامی نمونه‌ها در شرایط یکسان بوده و در تهیه‌ی آن‌ها دقت لازم به عمل آمد. طیف نمونه‌ها در محدوده‌ی $4000-400\text{ cm}^{-1}$ با تفکیک‌پذیری 4 cm^{-1} ثبت گردید. قبل از آنالیز، دستگاه با طیف هوا به‌عنوان زمینه، کالیبره شد. آثاری که امکان نمونه‌برداری در آن‌ها وجود داشت با روش تهیه‌ی قرص با KBr طیف آن‌ها ثبت گردید. در مواردی که امکان نمونه‌برداری و تهیه‌ی قرص وجود نداشت و عمل نمونه‌برداری منجر به تخریب اثر تاریخی می‌گردید از طیف انعکاسی ATR استفاده گردید.

۳-۴. طیف‌سنجی رامان

طیف‌سنجی با دستگاه مدل TakRam N1-541 ساخت شرکت TEKSAN ایران در طول موج 532 نانومتر و توان 5 میلی‌وات، در مدت‌زمان 10 ثانیه و با 5 تکرار انجام گردید. با توجه به اینکه در توان‌های بالاتر امکان سوختن نمونه وجود داشت، توان مناسب برای آنالیز ابتدا با چند تست تعیین گردید و سپس طیف نمونه‌ها تهیه شد. از این‌روش برای شناسایی نوع محصولات خوردگی فلز تشکیل شده در سطوح نمونه‌های تاریخی استفاده گردید. طیف نمونه‌ها در محدوده‌ی $4000-0\text{ cm}^{-1}$ با تفکیک‌پذیری 4 cm^{-1} بررسی گردید.

۳-۵. آنالیز عنصری و میکروسکوپی (FESEM-EDS)

جهت مشاهده تخریب، خوردگی و همچنین شرایط سطوح فلزی از تصویربرداری میکروسکوپی کمک گرفته شد. برای این کار از دستگاه FESEM مدل VEGA3 ساخت شرکت TESCAN کشور جمهوری چک استفاده گردید. این دستگاه مجهز به سیستم EDS و دارای آشکارساز SAMX ساخت کشور فرانسه بوده که در آنالیز عنصری نمونه‌های تاریخی و شناسایی نوع آلیاژ به‌کاررفته در تزیینات آثار استفاده گردید. با توجه به اینکه احتمال وجود عنصر طلا در ساختار فلز نمونه‌ها

وجود داشت، از این رو برای شناسایی عناصر آلیاژی نمونه‌های تاریخی، بدون اعمال پوشش بر سطح نمونه‌ها، آنالیز صورت گرفت. این آنالیز در آزمایشگاه شرکت دانش‌بنیان بیم گستر تابان انجام گردید.

۳-۶. آزمون اندازه‌گیری pH

pH نمونه‌های تاریخی در دو بخش از هر اثر تاریخی انجام گردید. ابتدا از بخش‌های فلزی دارای خوردگی و سپس از قسمت کاغذ بدون فلز، نمونه‌ها تهیه گردید. این کار جهت مقایسه میزان pH در بخش‌های بدون فلز با نقاطی که تزئین فلزی دارد انجام گردید. از روش استخراجی در آب سرد برای انجام آزمون استفاده گردید. پس از قرار دادن نمونه‌ها در داخل لوله‌آزمایش، به میزان ده برابر وزن آن‌ها آب مقطر اضافه گردید. جهت کنترل تأثیر محیط بر نتیجه‌ی آزمون، درپوش لوله‌ها محکم گردید. نمونه‌ها به مدت ۲۴ ساعت در دمای ۲۵ درجه‌ی سانتی‌گراد قرار داده شده سپس با دستگاه pH متر نتایج آن‌ها ثبت گردید.

۴. نتایج و بحث

۴-۱. شناسایی آلیاژ به‌کاررفته در تزئینات طلایی

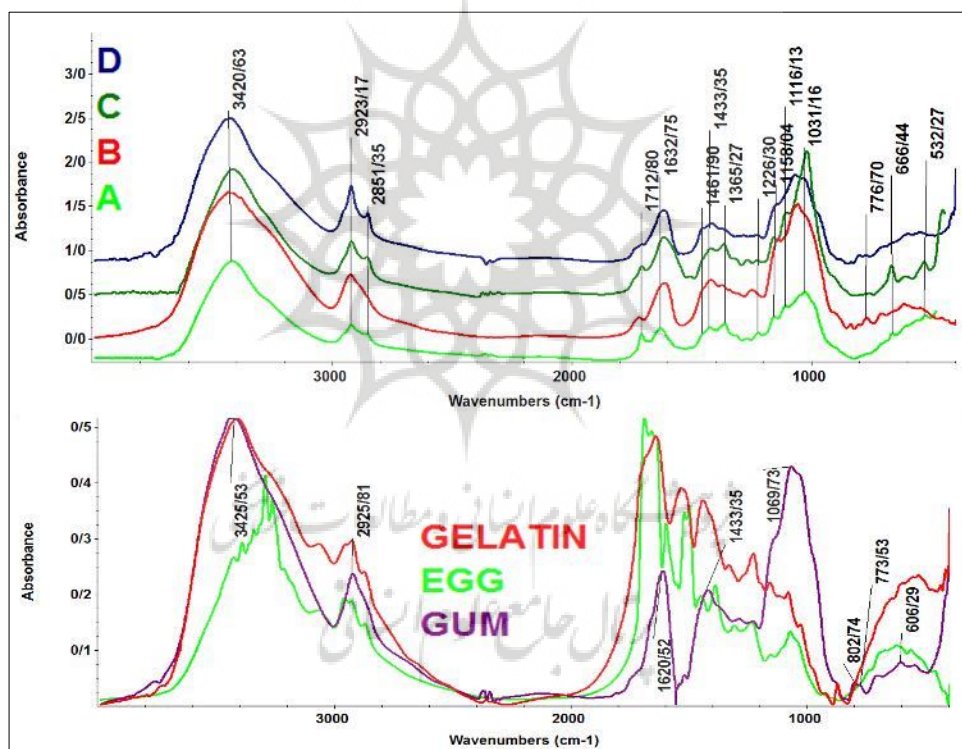
براساس نتایج، در هر چهار آلیاژ مقدار بیشتری مس شناسایی گردیده است. فلز طلا و روی نیز در هر چهار نمونه مقدار قابل‌توجهی را نشان دادند. عناصر آلیاژی در این نوع فلزات که در تذهیب آثار به‌کاربرده شده، براساس نمونه‌های تاریخی که توسط پژوهشگران بررسی شده‌اند متفاوت گزارش شده است. به‌طوری‌که مس و روی را به‌عنوان عناصر اصلی آلیاژ شناسایی کرده‌اند. کاربرد فلز در کتاب‌آرایی نمونه‌های مورد مطالعه نیز گواه بر گستردگی استفاده از فلز است. در نمونه‌های مورد بررسی در این پژوهش مقدار قابل‌توجهی طلا نیز در کنار عناصر مس و روی که عناصر اصلی آلیاژ برنج هستند وجود دارد. در گذشته آلیاژ مس و روی عموماً بیشتر از برنز برای ساخت طلای بدلی مطرح بود و دلیل رواج برنج می‌تواند این باشد که برنز به‌طور گسترده برای ظروف معمولی استفاده می‌شده و همچنین به این دلیل که برنج می‌تواند جایگزین خوبی برای طلا باشد (Karpenko, 2007). آلیاژ برنج، با مقدار روی بین ۱۰ تا ۱۸٪ رنگ زرد طلایی خوبی را نشان می‌دهد و جایگزین ارزان‌تری برای طلا است (Aceto et al., 2006). نتایج آنالیز عنصری نمونه‌های فلز که در (جدول ۱) قابل مشاهده است، نشانگر نوعی آلیاژ برنج بوده که در ترکیب آن دیگر عناصر در مقادیر جزئی به‌عنوان ناخالصی در نظر گرفته می‌شود. در رابطه با وجود طلا در نتایج به‌دست‌آمده، مطالعه‌ای که کوچکزایی و همکاران در رابطه با تزئینات طلایی دیوارنگارهای خانه گوهریون تبریز انجام داده‌اند، در کنار عناصر روی و مس مقدار زیادی طلا شناسایی کرده‌اند (Koochakzai et al., 2022 b). با مطالعه‌ای که در ادبیات پژوهشی انجام گردید، در کارهای انجام‌شده بیشتر عناصر روی و مس را ملاک مطالعه خود قرار داده‌اند. موسوی و همکاران حدود ۳ درصد سرب در تزئینات فلزی نسخ تاریخی شناسایی کرده‌اند (Ahmadi et al., 2014). عدم گزارش برخی عناصر در نتایج، توسط پژوهشگران احتمالاً این بوده که آن عناصر را در آنالیزهای خود لحاظ نکرده‌اند. در جدول نتایج، کلسیم شناسایی شده نیز به‌احتمال زیاد می‌تواند به ماده‌ی معدنی تحت عنوان پرکننده‌ی کاغذ مربوط باشد.

جدول ۱: نتایج آنالیز عنصری SEM-EDS از بخش فلز آثار، براساس درصد وزنی

	Fe	Co	Cu	Zn	Ag	Sn	Ca	Au	Pb	Bi	
metal-A	0.42	0.49	63.31	9.82	0.27	0.00	6.78	14.97	2.20	1.73	100%
metal-B	1.26	1.26	55.07	12.22	0.35	0.33	4.27	22.51	2.63	0.00	100%
metal-C	0.89	0.51	67.88	8.73	0.00	0.00	5.22	16.18	0.59	0.00	100%
metal-D	0.95	0.31	68.62	9.67	1.19	0.43	1.55	14.26	1.22	1.80	100%

۲-۴. شناسایی چسب به کاررفته جهت اتصال فلز به کاغذ

صمغ‌های گیاهی برای قرن‌ها به‌عنوان وسیله اتصال، برای نقاشی، نوشتن و تذهیب نسخه‌های خطی و اجرای ورق فلزی در تزیینات مورد استفاده قرار می‌گرفتند. عسل، شیر، نشاسته، صمغ‌ها و انواع ساکاریدها، از دوران باستان به‌عنوان بست و آهار استفاده می‌شده است. کربوهیدرات‌ها در مواد مختلفی وجود دارند که به‌عنوان ماده‌ی چسباننده و ورنی در نقاشی‌ها استفاده می‌شوند (Lee, 2002). در گذشته در آثار هنری استفاده از صمغ عربی که رایج‌ترین بست از نوع پلی ساکارید بوده و سفیده تخم‌مرغ، ژلاتین که از جمله چسب‌های پروتئینی هستند بسیار رایج بوده است (Kouril et al., 2016). پس از قرار دادن نمونه‌ی چسب در داخل آب حدود ۴۸ ساعت زمان داده شد تا به‌طور کامل در آب حل گردد. از این طریق مشخص گردید که نمونه چسب‌های برداشته‌شده از نسخ تاریخی قابل‌حل در آب هستند. با توجه به این‌که چسب‌های پروتئینی و پلی‌ساکاریدی باندهای جذبی ویژه‌ی مشخصی در برخی نواحی دارند، لذا ابتدا با هدف تعیین نوع چسب، از صمغ عربی، سفیده‌ی تخم‌مرغ و ژلاتین طیف تهیه گردید. لازم به ذکر است که مقایسه‌ی طیف‌های نمونه‌های تاریخی با ژلاتین و سفیده‌ی تخم‌مرغ، صرفاً جهت رد پروتئینی بودن چسب نمونه‌های تاریخی انجام گردید. با مقایسه‌ی طیف‌های ثبت‌شده از نمونه‌های تاریخی با طیف‌های شاهد، مشخص گردید که چسب نمونه‌های تاریخی از جنس پلی‌ساکارید بوده و به طیف صمغ عربی شباهت زیادی دارد (شکل ۴).



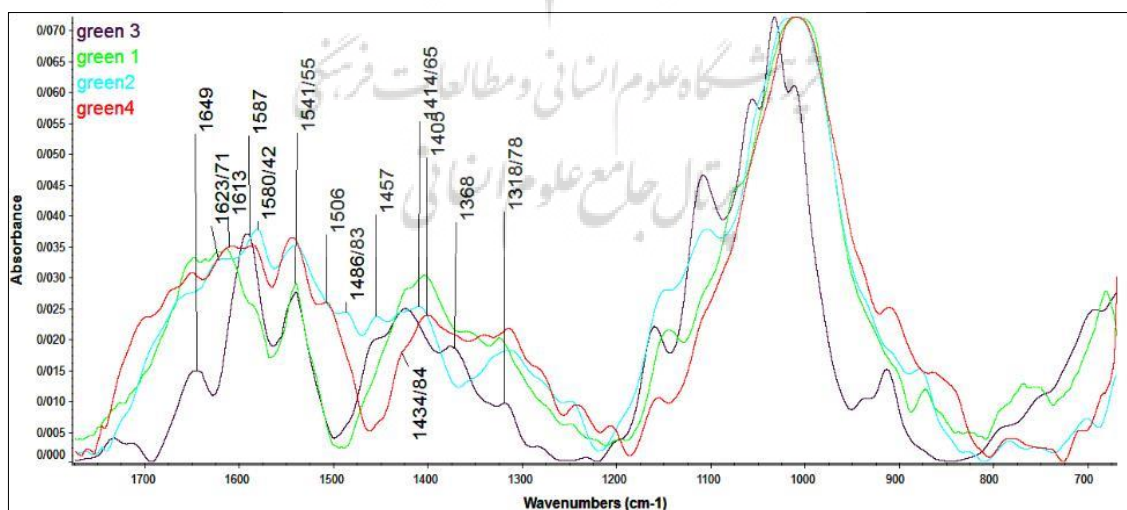
شکل ۴: مقایسه‌ی طیف‌های FTIR چسب استفاده‌شده جهت اتصال فلز به بستر کاغذی در نمونه‌های تاریخی با طیف‌های شاهد ژلاتین، سفیده‌ی تخم‌مرغ و صمغ عربی

در طیف چسب ثبت‌شده از نمونه‌های تاریخی، نوار جذبی به‌دست آمده در 3420 cm^{-1} ناشی از حضور گروه‌های هیدروکسیل (OH) است (Mohammed, 2015). نوار 2923 cm^{-1} به حالت ارتعاشی پیوندهای C-H نسبت داده می‌شود. نوارهای جذبی موجود در 1632 cm^{-1} و 1433 cm^{-1} مربوط به حضور COOH (گروه کربوکسیلیک) است. اسیدهای کربوکسیلیک باندهای درون صفحه‌ای OH را در حدود 1430 cm^{-1} نشان می‌دهند. نوارهای جذبی مشاهده‌شده بین 800 cm^{-1} و

1200 cm^{-1} نشان‌دهنده کشش C-O، C-C، C-O-C و حالت‌های خمشی C-H، C-O-H پلیمر است. در این ناحیه صمغ عربی نوارهای جذبی شدیدتری داشته و چسب‌های پروتئینی جذب‌های ضعیف‌تری دارند؛ که در (شکل ۴) به خوبی قابل مشاهده است. نوارهای شناسایی شده در 776 cm^{-1} صمغ عربی ممکن است به پیوند ۱-۴ گالاکتوز (galactose) و ۱-۶ پیوند مانوز (mannose) اختصاص داده شوند (Bashir & Haripriya, 2016). باندهای ویژه‌ی مربوط به گروه‌های آمین اولیه (3400 cm^{-1} - 3500 cm^{-1}) و ثانویه (3310 cm^{-1} - 3350 cm^{-1}) بخش پروتئینی (گلیکوپروتئین) به دلیل مستتر شدن این نوارهای جذبی توسط جذب سطحی گروه‌های O-H واحدهای ساکاریدی قابل مشاهده نیستند (Abu-Dalo et al., 2012; Vasile et al., 2016). صمغ عربی از ساقه گونه‌های افاقیا به دست می‌آید. ترکیب شیمیایی آن پیچیده است و عمدتاً حاوی پلی‌ساکارید و مقداری پروتئین است. ترکیب صمغ عربی بسته به گونه افاقیا که صمغ از آن مشتق شده است، سن درخت، شرایط آب و هوایی و خاک تغییر می‌کند (Vercruyse et al., 2017).

۳-۴. شناسایی محصولات خوردگی فلز با FTIR

با توجه به طیف‌های حاصل شده از خوردگی‌های سبزرنگ فلز در نمونه‌های تاریخی که در (شکل ۵) نشان داده شده است، نوارهای جذبی تشکیل یافته در 1414 cm^{-1} ، 1587 cm^{-1} و 1613 cm^{-1} احتمالاً به کربوکسیلات‌های مس اشاره دارند. تشکیل این نوارها در مکان‌های اشاره شده توسط دیگر پژوهشگران نیز بررسی شده که بر این اساس کربوکسیلات‌های مس در حدود 1615 cm^{-1} ، 1586 cm^{-1} ، 1546 cm^{-1} و 1414 cm^{-1} می‌توانند ظاهر شوند (Klaassen et al., 2019). در رابطه با نوارهای جذبی 1613 cm^{-1} و 1587 cm^{-1} که در طیف‌های FTIR نمونه‌های تاریخی ثبت گردیده، این احتمال وجود دارد که در ابتدا یک گونه کربوکسیلات مس واسطه در 1613 cm^{-1} تشکیل شده و متعاقباً به حالت اصلی تبدیل می‌شود که این نوار کربوکسیلات مس (II) بوده و با نوار شاخص در 1587 cm^{-1} قابل شناسایی است (Boyatzis et al., 2023). کربوکسیلات‌های روی نیز در نوار جذبی حدود 1540 cm^{-1} قابل تفسیر هستند (Ferreira et al., 2015) نوار جذبی موجود در 1541 cm^{-1} به احتمال زیاد مربوط به کربوکسیلات روی بوده که در مورد طیف‌های ثبت شده در هر چهار نمونه صدق می‌کند. علاوه بر نوار جذبی ذکر شده نوارهای 1402 cm^{-1} $\nu_s(\text{COO}^-)$ و 1457 cm^{-1} $\delta(\text{C-H})$ نیز می‌تواند شاخصه‌ی کربوکسیلات‌های روی باشند که در طیف نمونه‌های تاریخی مشخص شده است (Hermans et al., 2014).



شکل ۵: طیف FTIR نمونه‌های تاریخی در نواحی دارای خوردگی فلز در هر چهار نسخه قاچاری

وجود این نوارها در طیف محصولات خوردگی سبزرنگ نمونه‌های تاریخی به احتمال حضور عنصر روی در ساختار آلیاژ اشاره دارند. ناگفته نماند که شناسایی تمامی باندهای کربوکسیلات‌های مس و روی به‌طور قطع بسیار دشوار است؛ زیرا تشابه زیادی بین باندهای کربوکسیلات‌های مس و روی وجود دارد (Qiu & Leygraf, 2011). با این حال طیف‌سنجی مادون‌قرمز تبدیل فوریه یکی از روش‌های مناسب جهت شناسایی وجود و یا عدم وجود محصولات خوردگی از نوع کربوکسیلات‌ها، در مس و آلیاژهای مس است.

مهم‌ترین ویژگی طیف مادون‌قرمز کربوکسیلات‌ها ارتعاشات کششی متقارن و نامتقارن یون کربوکسیلات است که عموماً در محدوده‌های 1600 cm^{-1} - 1500 cm^{-1} و 1420 cm^{-1} - 1380 cm^{-1} رخ می‌دهد. در گروه کربوکسیلات هر دو نوار کشش نامتقارن ($\nu(\text{COO}^-)$) (جذب قوی در حدود 1600 cm^{-1} - 1500 cm^{-1}) و کشش متقارن ($\nu_s(\text{COO}^-)$) (جذب ضعیف‌تر در حدود 1420 cm^{-1} - 1380 cm^{-1}) قابل شناسایی است (Boyatzis et al., 2023).

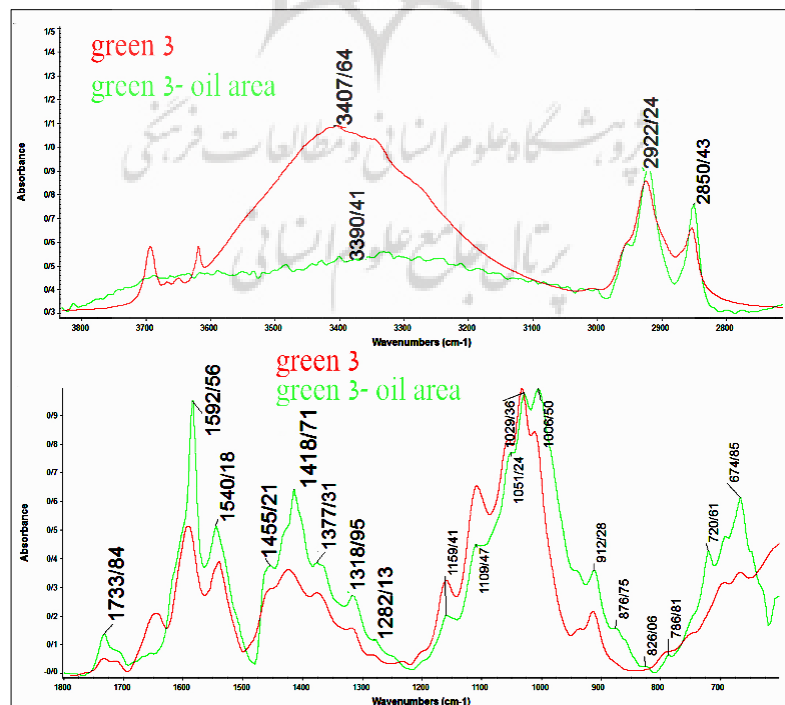
۱-۳-۴. تأثیر لکه‌های روغنی بر خوردگی فلز

نمونه‌های تاریخی B و C دارای لکه‌های روغنی بودند که در این مناطق خوردگی فلز تشدید یافته بود (شکل ۶). جهت بررسی تأثیرات روغن بر میزان خوردگی براساس ادبیات پژوهشی و آنالیز نمونه‌ها با طیف‌سنجی FTIR مطالعه انجام گردید. طیف نمونه‌ها در محدوده‌ی 4000 cm^{-1} - 400 cm^{-1} با تفکیک‌پذیری 4 cm^{-1} ثبت گردیده و بررسی شدند. در روند بررسی طیف‌های حاصل شده تفاوت‌هایی در نواحی جذبی مختلف مشاهده گردید. این تفاوت به تشکیل صابون‌های فلزی اشاره دارند. صابون‌های فلزی دسته وسیعی از ترکیبات شیمیایی و جزء نمک‌های کربوکسیلات فلزی هستند که با فرمول کلی $M(\text{RCOO})_n$ مشخص می‌شوند. در این فرمول R یک اسید چرب با زنجیره‌ی بلند است (Cotte et al., 2017). جهت اثبات تأثیر مخرب روغن‌ها بر خوردگی فلز، Horovitz نوارهای مس را با روغن‌های کتان، خشخاش و گردو (روغن‌های مورد استفاده هنرمندان) پوشاند. پس از ۲۴ ساعت تا ۱۰ روز قرارگیری در دمای اتاق، همه نمونه‌ها سایه‌های مختلفی از سبز پیدا کردند. این احتمال وجود دارد که اسیدهای لینولنیک، اولئیک و سایر اسیدهای موجود در این روغن‌ها باعث بروز این واکنش شوند (Horovitz, 1986). قبلاً نیز خوردگی مس ناشی از اسید چرب مطرح شده است (Tilbrooke, 1980). همچنین صابون‌های مس بر روی برنزه‌های قرار گرفته در فضاهای بیرونی و پوشیده شده با روغن و موم شناسایی شده‌اند (Burmester et al., 1987). مطالعات بر روی برنزه‌ها و ورق مسی اتصال یافته با روغن، مسیرهای احتمالی واکنش مس/اسید چرب و تشکیل نمک‌های مس را ارائه می‌دهند (Schrenk, 1994).

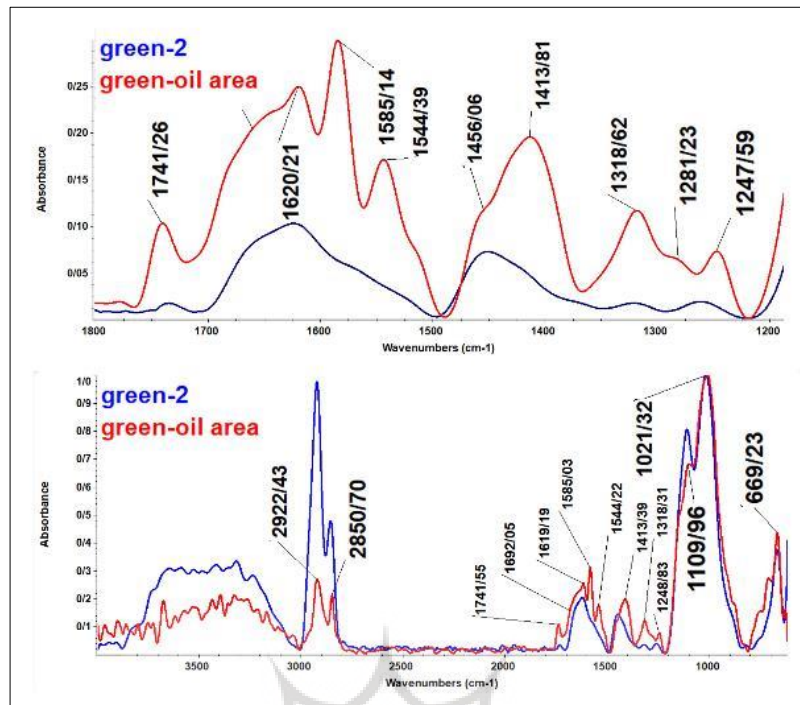


شکل ۶: خوردگی فلز تحت تأثیر لکه‌ی روغنی در نمونه‌های تاریخی (راست: نمونه‌ی C، چپ: نمونه‌ی B)

در طیف FTIR، تشکیل یک صابون با ناپدید شدن نوار بسیار وسیع مربوط به کشش O-H در ناحیه $3300\text{--}3500\text{ cm}^{-1}$ و جایگزینی باندهای اختصاص داده شده به کشش C=O و C-O به ترتیب در حدود 1700 cm^{-1} و 1300 cm^{-1} و نوارهای نسبت داده شده به COO^- کشش نامتقارن و متقارن به ترتیب در حدود 1550 cm^{-1} و 1400 cm^{-1} مشخص می‌شود (Robinet & Corbeil, 2003) با توجه به طیف‌های FTIR ثبت شده از نواحی دارای لکه‌های روغنی در نمونه‌های تاریخی B و C (شکل ۷) و (شکل ۸) و مقایسه‌ی آن‌ها با طیف خوردگی فلز در نواحی بدون لکه روغنی، نوار جذبی مربوط به کشش O-H در ناحیه $3500\text{--}3000\text{ cm}^{-1}$ نسبت به طیف خوردگی سبزرنگ که از همان منطقه و بخش بدون لکه روغنی ثبت گردیده کاهش را نشان می‌دهد. تشکیل و افزایش شدت باندها کششی C-O در 1318 cm^{-1} و C=O در حدود 1722 cm^{-1} و 1741 cm^{-1} در هر دو نمونه قابل مشاهده است. صابون‌های فلزی به دست آمده از یک اسید چرب با فلزات مختلف، عمدتاً براساس موقعیت کشش نامتقارن و متقارن COO^- و براساس تفاوت در ناحیه $1600\text{--}1100\text{ cm}^{-1}$ قابل تشخیص است (Robinet & Corbeil, 2003). در رابطه با صابون‌های روی با توجه به نتایج مطالعه هرمانس و همکاران که در رابطه با کربوکسیلات روی در نقاشی‌های روغنی انجام داده‌اند، می‌توان نوار در حدود 1540 cm^{-1} و 1544 cm^{-1} در هر دو طیف ناحیه روغنی نمونه‌های تاریخی که به COO^- کششی نامتقارن، باند 1456 (به صورت شانه) که به CH_2 خمشی و باندهای 1413 cm^{-1} و 1417 cm^{-1} به COO^- کششی متقارن اشاره دارد، نسبت داد (Hermans et al., 2015). به طوری که باندهای اشاره شده در طیف نواحی روغنی نسبت به ناحیه فاقد روغن افزایش نشان می‌دهد که این امر نشانگر خوردگی بیشتر فلز در حضور روغن است. باند 1600 cm^{-1} در طیف IR، مشخصه پیوند مس (II) - کربوکسیلات، تشکیل کربوکسیلات مس را در هنگام تماس مواد چرب یا رزینی با مس (II) استات یا آلیاژهای مس نشان می‌دهد (Gunn et al., 2002). نوار کششی نامتقارن COO^- صابون‌های مس در فرکانس بالاتری نسبت به صابون‌های روی و سرب، در حدود 1590 cm^{-1} قرار دارد. فرکانس بالاتر کشش نامتقارن COO^- منعکس کننده ویژگی کووالانسی پیوند Cu-O است (Robinet & Corbeil, 2003). افزایش شدت نوارهای جذبی 1585 cm^{-1} و 1595 cm^{-1} در هر دو نمونه ثبت شده از ناحیه لکه‌ی روغنی از دیگر تفاوت‌های ایجاد شده در طیف‌ها است. این نوارها می‌توانند نشانگر نوار کششی نامتقارن COO^- صابون مس باشد که در حضور روغن شدت پیدا کرده است.



شکل ۷: طیف ATR-FTIR خوردگی ایجاد شده در ناحیه‌ی دارای لکه‌ی روغنی اثر تاریخی C



شکل ۸: طیف ATR-FTIR خوردگی ایجادشده در ناحیه‌ی دارای لکه‌ی روغنی اثر تاریخی B

۴-۴. بررسی محصولات خوردگی با طیف‌سنجی Raman

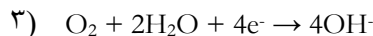
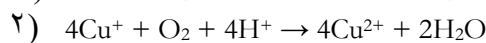
در طیف‌های Raman ثبت‌شده از محصولات خوردگی فلز، نوارهای موجود در 950cm^{-1} ، 946cm^{-1} ، 951cm^{-1} و 945cm^{-1} که به ترتیب در طیف‌های آثار A، B، C و D مشاهده می‌گردد، نوار ویژه‌ی استات هستند (شکل ۹). نواحی ذکرشده به ارتعاش C-C متقارن گروه استات، نوارهای 663cm^{-1} ، 694cm^{-1} و 702cm^{-1} به ارتعاش خمشی OCO استات، 337cm^{-1} ، 339cm^{-1} ، 347cm^{-1} و 409cm^{-1} به کششی در کربوکسیلات‌ها و نوارهای موجود در بازه 116cm^{-1} تا 278cm^{-1} به ساختار شبکه کربوکسیلات‌ها مرتبط است. گروه O-H در کربوکسیلات‌ها نیز در بازه‌ی 3055cm^{-1} الی 3132cm^{-1} ایجاد گردیده است. نوار 2924cm^{-1} احتمالاً مربوط به کشش نامتقارن CH_2 در استات باشد.

قرار گرفتن آثار تاریخی در معرض اسید فرمیک (متانوئیک)، HCOOH ، باعث تشکیل نمک‌های آن، فرمات‌ها (متانوآت-ها)، HCOO^- بر روی مواد حساس می‌شود (Eggert & Fischer, 2021). در رابطه با فرمات‌ها، ارتعاش خمشی خارج از صفحه‌ی CH در 1080cm^{-1} و 1088cm^{-1} ایجادشده و نوار مربوط به خمشی درون صفحه CH در 1381cm^{-1} و 1396cm^{-1} وجود دارد. کشش متقارن OCO فرمات در بازه 1581cm^{-1} الی 1597cm^{-1} قرار دارد. نوارهای محدوده‌ی 810cm^{-1} ، 802cm^{-1} ، 833cm^{-1} و 795cm^{-1} به خمشی OCO و 1581cm^{-1} ، 1589cm^{-1} و 1597cm^{-1} به کشش متقارن OCO فرمات اشاره دارد. فرمات (HCOO^-) یک آنیون چهار اتمی با سه پیوند شیمیایی از دو نوع مختلف (C-H و C-O) است که امکان تشخیص آسان توسط طیف‌سنجی ارتعاشی را فراهم می‌کند. با توجه به اینکه (HCOO^-) تنها یک اتم کربن دارد، پیوند C-C در آن وجود ندارد؛ بنابراین، عدم وجود ارتعاش کششی متقارن فعال رامان در طیف (حدود 940cm^{-1} در استات)، امکان تشخیص آن را از کربوکسیلات‌های دیگر فراهم می‌کند (Eggert & Fischer, 2021).

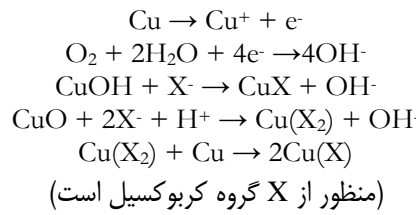
خوردگی آثار مسمی در محیط‌های موزه‌ای در ادبیات پژوهشی به‌خوبی شناخته‌شده است؛ که در آن تقریباً می‌توان هر یک از رایج‌ترین نمک‌های معدنی مس (مانند آتاکامیت، مالاکیت و غیره) را به‌عنوان یک محصول خوردگی پیدا کرد؛ اما خانواده‌ی ای از ترکیبات که در مورد خوردگی فلزات در محیط‌های موزه‌ای توجه قرار گرفته‌اند، خانواده نمک‌های آلی مس هستند. در این میان، گروهی که از اهمیت بیشتری برخوردار است، گروه استات‌ها هستند که برجسته‌ترین نام آن‌ها Verdigris

بوده و پس از آن گروهی از فرمات‌ها (متانوات‌ها) قرار دارند (Prosek et al., 2014; Scott et al., 2001; Scott., 2002; Tétreault et al., 2003). علاوه بر این‌ها، گروه‌های دیگری نیز وجود دارند (به‌عنوان مثال اگزالات‌ها، سیترات‌ها، تارتارات‌ها و کربوکسیلات‌های با زنجیره بلند) که بسته به بافت اطراف جسم مسی، می‌توانند کم‌وبیش به‌عنوان محصولات خوردگی بیان شوند (Scott, 2002). نتایج طیف‌سنجی Raman که در (شکل ۹) قابل مشاهده است، به تفکیک در (جدول ۲) آورده شده است. با توجه به نتایج حاصل شده، کربوکسیلات‌های فلزی شناسایی گردیده و نتایج طیف‌سنجی FTIR از محصولات خوردگی بار دیگر در اینجا تأیید گردید. نتایج (جدول ۲) به وجود فرمات و استات در محصولات خوردگی سبزرنگ اشاره دارد. وجود هر دو نوع فرمات و استات دقیقاً گویای قرارگیری آثار مورد مطالعه در معرض گروه‌های آلاینده‌ی بر پایه‌ی استات و فرمات هستند.

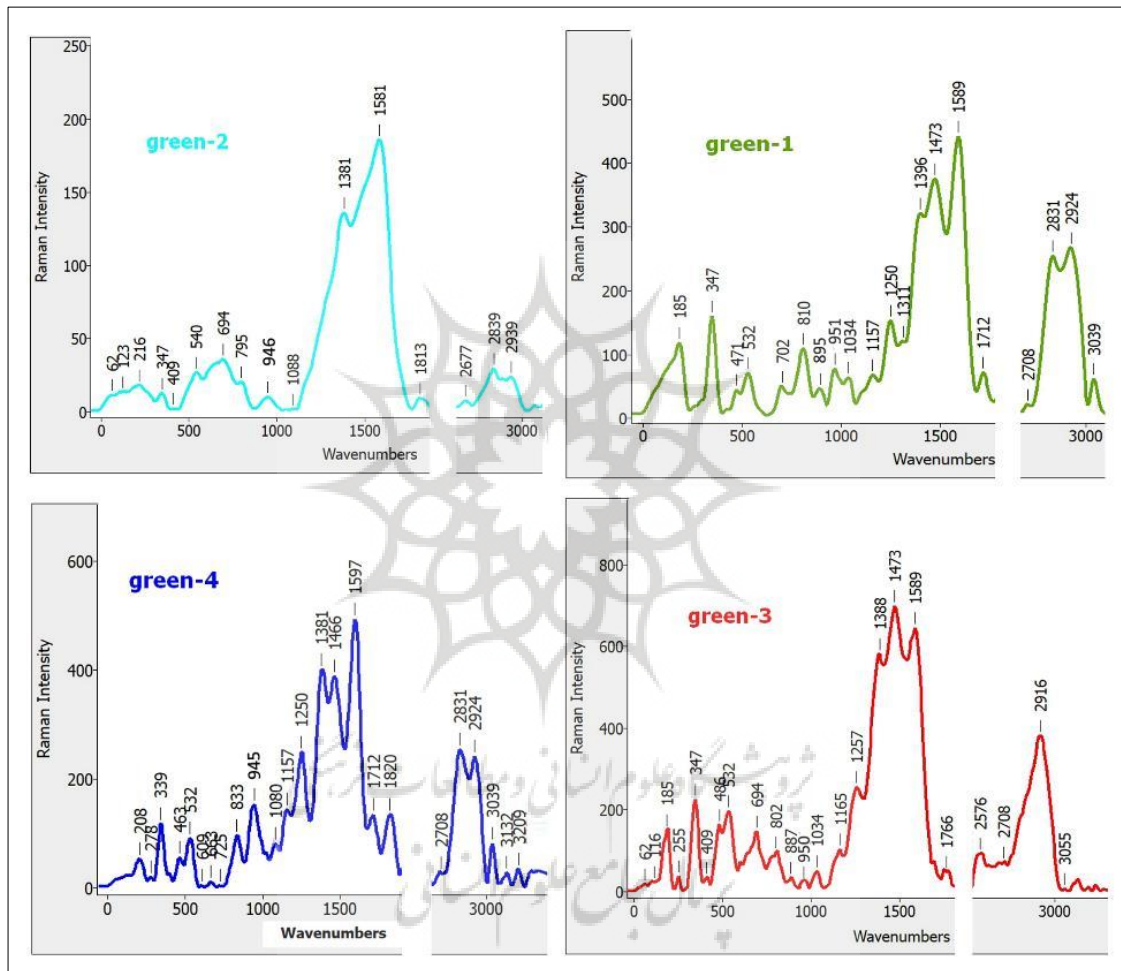
اگرچه مطالعه کمپلکس‌های فلزی-آلی، به‌ویژه کربوکسیلات‌های فلزی، موضوعی محبوب در میان حفاظت‌گران آثار هنری است، شناسایی آن‌ها در زمینه‌های باستان‌شناسی به‌ندرت گزارش شده است. خوردگی فلزات تاریخی به‌طور سنتی مخلوطی از ترکیبات معدنی در نظر گرفته می‌شود؛ بنابراین توصیف آن اغلب به تکنیک‌های تحلیلی که قادر به تشخیص این ترکیبات هستند محدود می‌شود؛ درحالی‌که فلزات می‌توانند سریعاً با ترکیبات آلی واکنش دهند تا کمپلکس‌های فلزی-آلی را تشکیل دهند (Da Costa Carvalho, 2022). علی‌رغم فراگیر بودن بخارات اسید استیک، اسید فرمیک و فرمالدئید در محیط موزه و تنوع محصولات خوردگی که این آلاینده‌ها می‌توانند با مس ایجاد کنند، داده‌های مرجع در مورد خصوصیات آن‌ها کمیاب است (Robinet & Thickett, 2005). چندین سنجش انجام شده با کوپن‌های مس، در محیط‌های کنترل شده‌ی آلوده به بخارات استیک و یا اسید فرمیک، نشان داده است که استات‌ها و فرمات‌های مس محصولات اصلی خوردگی هستند. درعین‌حال، این سنجش‌ها نشان داده‌اند که شرایط مختلف می‌تواند منجر به تشکیل محصولات خوردگی شیمیایی متفاوت شود (Scott et al., 2001; López-Delgado et al., 2001). مواد چوبی که برای محافظت یا بهبود جنبه‌های زیبایی جسم فلزی استفاده می‌شوند و یا بخشی از آن هستند (مثلاً بخش‌های چوبی سلاح‌ها یا ابزارها) نیز می‌توانند منابع مهم آلودگی باشند؛ به‌ویژه زمانی که مستقیماً با شیء در تماس باشند (Deflorian, & Fedel, 2013). هنگامی که اشیاء ساخته شده از مس، آلیاژهای مس، یا مواد دیگر در محفظه‌های در بسته یا در مکان‌هایی با تهویه‌ی ضعیف و مرطوب نگهداری می‌شوند، مواد آلی فرار می‌توانند حتی تأثیر بیشتری بر خوردگی فلزات داشته باشند (Thickett & Lee, 2004; Deflorian & Fedel, 2013; Eggert et al., 2008). خوردگی مس در اثر بخارات اسیدهای آلی را می‌توان به‌صورت زیر توضیح داد. هنگامی که مس در معرض رطوبت قرار می‌گیرد، سطح فلز خورده می‌شود و یک لایه اولیه از کوپریت را تشکیل می‌دهد. این فرآیند را می‌توان با بخارات اسیدی کاتالیز کرد. اولین واکنشی که اتفاق می‌افتد واکنش شماره یک خواهد بود؛ و از آنجایی‌که اولین محصول خوردگی جامد $Cu(OH)_2 \cdot H_2O$ است، بر این اساس، مس باید طبق واکنش‌های ۲ و ۳ اکسید شود (Bastidas & La Iglesia, 2007; Bastidas et al., 2000).



خوردگی مس در اسیدهای آلی دارای یک مکانیسم واکنش پیچیده است که عمدتاً در شرایط جوی مورد مطالعه قرار گرفته است. واکنش‌های اصلی که می‌تواند در خوردگی مس در معرض اسیدهای کربوکسیل نقش داشته باشد را به‌صورت زیر می‌توان خلاصه نمود (Zuleta et al., 212).



در مرحله نهایی مکانیسم ذکر شده، کمپلکس کربوکسیلات مس به سطوح ترک خورده حمله کرده و کمپلکس مس مجدداً تشکیل می گردد. واکنش نهایی تکرار می شود (Gil & Leygraf, 2007).



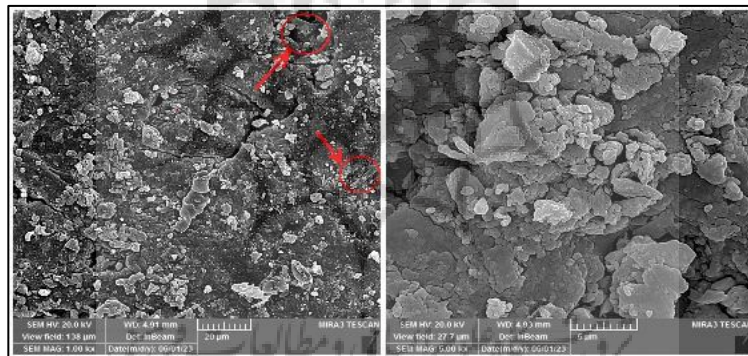
شکل ۹: طیف سنجی رامان از محصولات خوردگی بخش های فلزی در نمونه های تاریخی (بالا راست: نمونه تاریخی A، بالا چپ B، پایین راست: نمونه تاریخی C، پایین چپ D)

جدول ۲: نتایج طیف‌سنجی رامان محصولات خوردگی فلز در نمونه‌های تاریخی

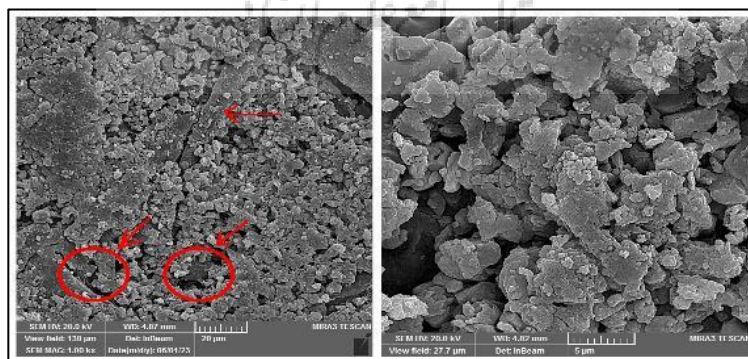
Green-1(A)	Green-2(B)	Green-3(C)	Green-4(D)	Assignments of Vibrations	reference
	123cm ⁻¹	۱۱۶cm ⁻¹		Carboxylate lattice	(Veiga et al., 2016)
۱۸۰cm ⁻¹		۱۸۰cm ⁻¹		Carboxylate lattice	(Veiga et al., 2016)
	۲۱۶cm ⁻¹		۲۰۸cm ⁻¹	Carboxylate lattice	(Carter Iii et al., 1991)
		۲۵۰cm ⁻¹	۲۷۸cm ⁻¹	Carboxylate lattice	(Veiga et al., 2016)
۳۴۷cm ⁻¹	۳۴۷cm ⁻¹	۳۳۷cm ⁻¹	۳۳۹cm ⁻¹	Cu-O stretch	(Carter Iii et al., 1991)
۴۰۹cm ⁻¹	۴۰۹cm ⁻¹	۴۰۹cm ⁻¹	۴۰۹cm ⁻¹	Cu-O stretch	(Carter Iii et al., 1991)
۴۷۱cm ⁻¹		۴۸۶cm ⁻¹	۴۶۳cm ⁻¹	Cu-O stretch	(Veiga et al., 2016)
۵۳۲cm ⁻¹	۵۴۰cm ⁻¹	۵۳۲cm ⁻¹	۵۳۲cm ⁻¹	-	-
	۶۹۴cm ⁻¹	۶۹۴cm ⁻¹	۶۶۳cm ⁻¹	OCO plane bend Deformation of acetate anion	Veiga et al., 2016; Kosec & Ropret, 2021; San Andrés et al., 2010; Buse et al., 2019
۷۰۲cm ⁻¹				acetate OCO bending	(Conti et al., 2014)
۸۱۰cm ⁻¹	۷۹۰cm ⁻¹	۸۰۲cm ⁻¹	۸۳۳cm ⁻¹	formate OCO bending	(Carter Iii et al., 1991)
۸۹۰cm ⁻¹		۸۸۷cm ⁻¹	-	-	-
۹۵۱cm ⁻¹	۹۴۶cm ⁻¹	۹۵۰cm ⁻¹	۹۴۵cm ⁻¹	acetate C-C sym. stretch	(Trentelman et al., 2002)
۱۰۳۴cm ⁻¹		۱۰۳۴cm ⁻¹	۱۰۳۴cm ⁻¹	Formate CH out of plane bend	(Veiga et al., 2016)
۱۰۸۰cm ⁻¹	۱۰۸۸cm ⁻¹		۱۰۸۰cm ⁻¹	C-C stretching / Formate CH out of plane bend	(Conti et al., 2014; Aceto et al., 2010)
۱۱۵۷cm ⁻¹		۱۱۶۵cm ⁻¹	۱۱۵۷cm ⁻¹	-	-
۱۲۵۰cm ⁻¹		۱۲۵۷cm ⁻¹	۱۲۵۰cm ⁻¹	-	-
۱۳۱۱cm ⁻¹	-	-	-	-	-
۱۳۹۶cm ⁻¹	۱۳۸۱cm ⁻¹	۱۳۸۸cm ⁻¹	۱۳۸۱cm ⁻¹	formate CH in-plane bend	(Conti et al., 2014; San Andrés et al., 2010; Robinet & Thickett, 2005)
۱۴۷۳cm ⁻¹		۱۴۷۳cm ⁻¹	۱۴۶۶cm ⁻¹	C-O stretching + CH ₂ /CH ₃ bending	(Conti et al., 2014; Aceto et al., 2010)
۱۵۸۹cm ⁻¹	۱۵۸۱cm ⁻¹	۱۵۸۹cm ⁻¹	۱۵۹۷cm ⁻¹	formate OCO asym. stretch	(Trentelman et al., 2002)
۱۷۱۲cm ⁻¹		۱۷۶۶cm ⁻¹	۱۷۱۲cm ⁻¹	CH stretch	(Veiga et al., 2016)
	۱۸۱۳cm ⁻¹		۱۸۲۰cm ⁻¹	-	-
		۲۵۷۶cm ⁻¹		-	-
۲۷۰۸cm ⁻¹	۲۶۷۷cm ⁻¹	۲۷۰۸cm ⁻¹	۲۷۰۸cm ⁻¹	formate CH stretch	(Conti et al., 2014; Trentelman et al., 2002)
۲۸۳۱cm ⁻¹	۲۸۳۹cm ⁻¹		۲۸۳۱cm ⁻¹	CH stretch	(Veiga et al., 2016)
۲۹۲۴cm ⁻¹	۲۹۳۹cm ⁻¹	۲۹۱۶cm ⁻¹	۲۹۲۴cm ⁻¹	CH ₂ asymmetrical stretching	(Aceto et al., 2010; San Andrés et al., 2010)
۳۰۳۹cm ⁻¹	۳۰۳۸cm ⁻¹	۳۰۵۰cm ⁻¹	۳۰۳۹cm ⁻¹	OH groups	(San Andrés et al., 2010)
			۳۱۳۲cm ⁻¹	OH groups	(San Andrés et al., 2010)
			۳۲۰۹cm ⁻¹	-	-

۴-۵. آنالیز میکروسکوپی FESEM

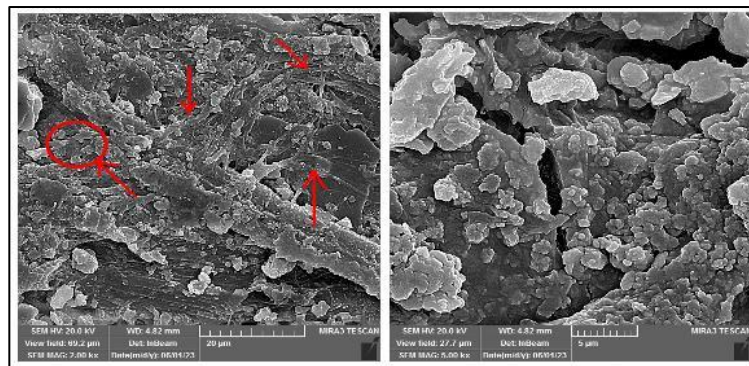
در تصاویر SEM ثبت‌شده از نواحی خوردگی فلز که در (شکل‌های ۱۰ تا ۱۳) نشان داده شده است، به‌وضوح مشخص است که محصولات خوردگی در سطوح نمونه‌ها تشکیل شده که با مشاهدات ماکروسکوپی تغییر رنگ در تزیینات آثار و از بین رفتن جلوه‌ی طلایی در نواحی خورده شده قابل‌رؤیت است. این محصولات خوردگی در حالت پودر به بستر کاغذی نفوذ کرده و تخریب ساختار سلولزی را افزایش می‌دهد. براساس تصاویر میکروسکوپی، بخش‌هایی که کمتر دچار خوردگی شده‌اند، محصولات خوردگی در سطح فلز بوده و نسبت به دیگر نواحی با خوردگی زیاد، کمتر در بین الیاف کاغذ نفوذ کرده است. آنچه از این تصاویر قابل دریافت است، آغاز خوردگی فلز در سطح‌رویی بوده و با تداوم عوامل مؤثر در خوردگی روند خوردگی فلز به سمت بستر کاغذی افزایش می‌یابد. با توجه به این‌که فلز در این نوع آثار توسط نوعی چسب به سطح چسبانده می‌شود، رفتار و روند خوردگی در نواحی مختلف احتمالاً متفاوت است؛ به‌طوری‌که در مورد صمغ عربی برخی پژوهش‌ها تا حدودی به عامل محافظ و کنترل‌کننده خوردگی فلز اشاره دارند (Kouril et al., 2016). در رابطه با نواحی با خوردگی کمتر، می‌توان با غلظت زیاد چسب و عدم اکسیداسیون آن مرتبط دانست که این موضوع نیاز به پژوهش بیشتری دارد. با مشاهدات ماکروسکوپی بخش‌های دارای فلز، در کنار نواحی خوردگی، نقاطی دچار خوردگی نشده‌اند. با توجه به نتایج آنالیز عنصری EDS که در (جدول ۱) مرتب‌شده است، در هر چهار نمونه مقدار قابل‌توجهی طلا شناسایی شده است. نقاط خورده نشده می‌تواند نشان‌دهنده‌ی طلا باشد که در روند خوردگی آلیاژ شرکت نکرده است. در تصاویر میکروسکوپی الیاف کاغذ با فلش و دایره نشان داده شده است. بقیه بخش‌ها نیز محصولات خوردگی فلز را نشان می‌دهند. پخش شدن محصولات خوردگی در بین الیاف در نمونه B و C بیشتر از دو نمونه دیگر مشاهده می‌گردد.



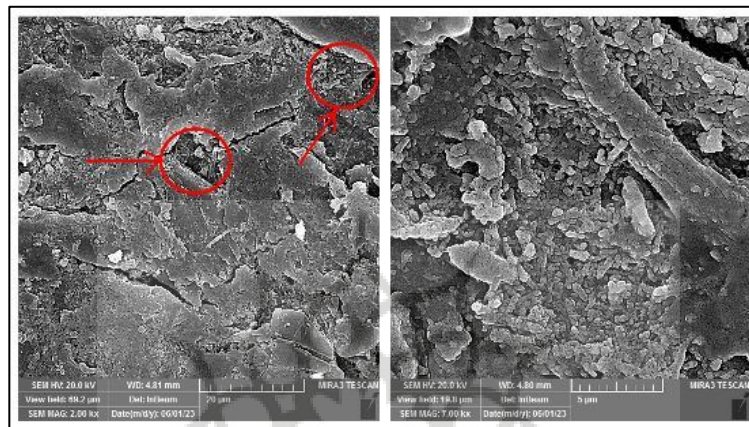
شکل ۱۰: تصاویر FESEM از محصولات خوردگی بخش فلزی در نمونه تاریخی A



شکل ۱۱: تصاویر FESEM از محصولات خوردگی بخش فلزی در نمونه تاریخی B



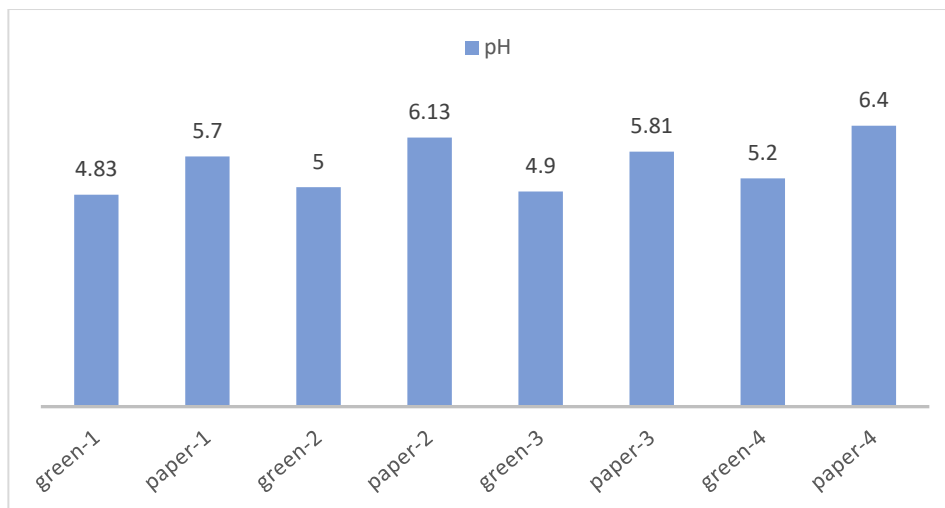
شکل ۱۲: تصاویر FESEM از محصولات خوردگی بخش فلزی در نمونه تاریخی C



شکل ۱۳: تصاویر FESEM از محصولات خوردگی بخش فلزی در نمونه تاریخی D

۶-۴. آزمون pH نمونه‌ها در بخش‌های دارای خوردگی و فاقد فلز

اندازه‌گیری pH بخش‌هایی که در آن فلز خورده شده، در هر چهار نمونه‌ی تاریخی نشانگر کاهش pH در این نواحی بوده و اسیدی بودن این بخش‌ها حاکی از آن است که احتمالاً عواملی که باعث ایجاد خوردگی در فلز شده‌اند، ماهیت اسیدی داشته و نیز اکسیداسیون بیشتر ساختار سلولزی در این نواحی با توجه به نقش کاتالیزوری فلزات علی‌الخصوص مس در اکسیداسیون ساختارهای آلی و ایجاد گروه‌های اسیدی حاصل از اکسیداسیون می‌تواند عامل اسیدی بودن در نواحی با خوردگی سبز رنگ باشند. این امر با مقایسه مقدار pH بخش‌های دارای خوردگی سبز رنگ (green) با نواحی بدون فلز (paper) آشکار می‌گردد؛ زیرا طبق نتایجی که در (شکل ۱۴) نشان داده شده، نواحی با محصولات خوردگی سبز رنگ نسبتاً اسیدی‌تر هستند. مهم‌ترین دلیل آن به وقوع واکنش‌های اکسیداسیون ارتباط دارد که به‌طور مکرر بر روی بخش‌های انتهایی زنجیره‌های پلیمری مشاهده می‌شوند و منجر به کاهش درجه پلیمریزاسیون می‌گردد (Lee, 2002). از آنجایی که گروه‌های الکل اولیه موجود در پلیمر سلولز قابل اکسیداسیون به آلدهیدها و در ادامه به گونه‌های کربوکسیلیک اسید هستند، اکسیداسیون سلولز منجر به افزایش غلظت اسید در کاغذ می‌گردد (Zhou et al., 2015). با توجه به اینکه، خوردگی فلزات مخصوصاً مس، روی آثار هنری کاغذی معمولاً با اکسیداسیون سلولز کاتالیز شده با یون مس توضیح داده می‌شود که معمولاً با تغییر رنگ فلز و کاغذ اطراف آن و همچنین با از دست دادن استحکام مکانیکی منعکس می‌شود (Banik et al., 1982). به‌طور کلی می‌توان نتیجه گرفت که کاهش pH در نمونه‌های نواحی خوردگی به دلیل اکسیداسیون بیشتر سلولز در حضور فلز و در نتیجه‌ی تولید اسیدهای کربوکسیلیک بیشتر است.



شکل ۱۴: مقایسه pH در نمونه‌های تاریخی از نواحی دارای خوردگی فلز و نواحی بدون فلز

۵. نتیجه‌گیری

نتایج به‌دست‌آمده از طیف‌های FTIR و Raman به‌وضوح نشانگر تشکیل محصولات خوردگی بر پایه‌ی کربوکسیلات‌های فلزی مخصوصاً کربوکسیلات‌های مس و روی هستند. این نوع محصولات خوردگی معمولاً در فضاهای داخلی که غلظت آلاینده‌ها بیشتر باشد، ایجاد می‌گردند. فضاهای داخلی موزه‌ها، کتابخانه‌ها و حتی قفسه‌هایی که مجموعه‌داران نسخ تاریخی را در آن نگهداری می‌کنند، حاوی برخی آلاینده‌های آلی هستند که می‌توانند مستقیماً بر آثار فلزی تأثیر گذاشته و منجر به خوردگی آن‌ها گردند. در داخل فضاهای بسته که گردش هوای مناسب وجود نداشته باشد، امکان افزایش غلظت آلاینده‌های حاصل از تخریب مواد آلی وجود دارد. به‌احتمال زیاد همین مسئله در مورد نمونه‌های تاریخی مورد مطالعه رخ داده است. طلا یک فلز نجیب است که در محیط‌های مختلف برخلاف مس و آلیاژهای آن دچار خوردگی نمی‌گردد؛ از این رو در نسخ تاریخی که طلا به‌کاررفته باشد خوردگی در آن رخ نمی‌دهد. در صورتی که طلا دارای ناخالصی باشد و دیگر عناصر مثل مس، روی، سرب نیز در آلیاژ باشد در محیط‌های خورنده، خوردگی در عناصر غیر از طلا حتماً رخ داده و سطح آن تغییر رنگ خواهد داد. برخلاف باور که انتظار استفاده از طلای واقعی در تذهیب می‌رود، نتایج آنالیز عنصری EDS در این مطالعه، به وجود نوعی آلیاژ برنج اشاره دارد. تأثیر آلاینده‌های محیطی، رطوبت و تخریب ساختار آلی کاغذ منجر به ایجاد خوردگی‌های سبزرنگ در بخش‌های دارای فلز در نسخ مورد مطالعه شده است. در نسخ تاریخی دارای تزئینات فلزی، نتایج نشان داد که تماس بخش فلزی با چربی و روغن‌ها می‌تواند خوردگی فلزی را شدیدتر کرده و منجر به تشکیل صابون‌های فلزی گردد. براساس تصاویر میکروسکوپی FESEM محصولات خوردگی در بین الیاف کاغذی نفوذ کرده که حضور یون‌های فلزی آزاد منجر به تشدید اکسیداسیون ساختار سلولزی می‌گردد. این مسئله با تخریب شدیدتر کاغذ در نواحی دارای خوردگی فلزی در نمونه‌های مورد مطالعه قابل مشاهده بود. به‌صورت کلی می‌توان گفت که نسخ تاریخی دارای تزئینات فلزی طلایی‌رنگ، شدیداً مستعد تخریب هستند و برهم‌کنش فلز و ساختار آلی کاغذ و همچنین وجود آلاینده‌های آلی، خوردگی فلز و تخریب بستر کاغذی را در پی دارد. مطالعات کمی در این زمینه صورت گرفته و داده‌های کمتری توسط پژوهشگران ثبت گردیده است که این موضوع منجر به نگرانی متخصصین حوزه حفاظت و مرمت آثار تاریخی شده است. لذا به انجام پژوهش‌های گسترده در شناسایی عوامل مخرب و راهکارهای درمان نیاز دیده می‌شود.

سپاسگزاری

از اساتید، مسئولین و عوامل محترم آزمایشگاه دانشکده مرمت دانشگاه هنر اصفهان که فرصت مطالعه را بر ما فراهم نمودند تشکر می‌نماییم.

مشارکت نویسندگان

در مقاله حاضر کلیه نویسندگان از سهم مشارکت یکسان برخوردار هستند.

فهرست منابع

- AbdolAlizadeh M., Nemati Babaylou A., & Mohammadi M. A. (2017). Application of SEM-EDX in the identification of pigments in a Qajar document. National Conference on Pigments, Environment. Tehra [in Persian].
- عبدالعلی‌زاده، محبوب؛ نعمتی بابایلو، علی و محسن محمدی. (۱۳۹۷). کاربرد SEM-EDX در شناسایی رنگدانه‌های آرایه‌های یک سند قاجاری، همایش ملی مواد رنگزا، محیط زیست و توسعه پایدار، تهران.
- Abu-Dalo, M. A., Othman, A. A., & Al-Rawashdeh, N. A. F. (2012). Exudate gum from acacia trees as green corrosion inhibitor for mild steel in acidic media. *International Journal of Electrochemical Science*, 7(10), 9303-9324.
- Aceto, M., Agostino, A., Boccaleri, E., Crivello, F., & Cerutti Garlanda, A. (2010). Identification of copper carboxylates as degradation residues on an ancient manuscript. *Journal of Raman Spectroscopy*, 41(11), 1434-1440.
- Aceto, M., Agostino, A., Boccaleri, E., Crivello, F., & Garlanda, A. C. (2006). Evidence for the degradation of an alloy pigment on an ancient Italian manuscript. *Journal of Raman Spectroscopy: An International Journal for Original Work in all Aspects of Raman Spectroscopy, Including Higher Order Processes, and also Brillouin and Rayleigh Scattering*, 37(10), 1160-1170.
- Ahmadi, H., Abed, E. A., Mortazavi, M., & Mousavi, M. J. (2014). The study of gilding imitations in historic manuscripts: an investigation of degradation process of golden pigments and substrate paper [in Persian].
- احمدی، حسین؛ عابد اصفهانی، عباس؛ مرتضوی، محمد و سید جواد موسوی. (۱۳۹۳). شناخت تزیینات طلایی بدل در نسخ خطی تاریخی، بررسی روند تخریب رنگ‌دانه‌های طلایی و کاغذ تکیه‌گاه، دو فصلنامه علمی - پژوهشی مرمت و معماری ایران، سال چهارم، شماره هشتم.
- Bahr al-Uloomi, F., & Bahadri. (2013). golden or like gilded, A Study of Chrysographic Lines in a few Surviving Folios of the Quran. *Baharestan*, year 12, no 18 & 19 [in Persian].
- بحرالعلوم، فرانک و رویا بهادری. (۱۳۹۰). طلا یا مانند طلا، بررسی تزیینات و نوشته‌های طلایی‌رنگ در اوراق بجای مانده از چند نسخه‌ی خطی قرآن از دوره‌ی صفویه تا قاجار، نامه بهارستان، سال دوازدهم، شماره ۱۸ و ۱۹.
- Banik, G., Stachelberger, H., & Waechter, O. (1982). Investigation of the destructive action of copper pigments on paper and consequences for conservation. *Studies in Conservation*, 27(sup1), 75-78.
- Bashir, M., & Haripriya, S. (2016). Assessment of physical and structural characteristics of almond gum. *International Journal of Biological Macromolecules*, 93, 476-482.
- Bastidas, D. M., & La Iglesia, V. M. (2007). Organic acid vapours and their effect on corrosion of copper: a review. *Corrosion engineering, science and technology*, 42(3), 272-280.
- Bastidas, J. M., López-Delgado, A., Cano, E., Polo, J. L., & López, F. A. (2000). Copper corrosion mechanism in the presence of formic acid vapor for short exposure times. *Journal of the Electrochemical Society*, 147(3), 999.
- Boyatzis, S. C., Fragkos-Livanios, L., Giannoulaki, M., & Filopoulou, A. (2023). Infrared spectroscopy reveals the reactivity of fatty acids on copper surfaces and its implications for cultural heritage objects. *Heritage Science*, 11(1), 196.

- Burmester, A., Koller, J., & Black, J. (1987, July). Known and new corrosion products on bronzes: their identification and assessment, particularly in relation to organic protective coatings. In *Recent advances in the conservation and analysis of artifacts. Jubilee conservation conference, London 6-10 July 1987* (pp. 97-104).
- Buse, J., Otero, V., & Melo, M. J. (2019). New insights into synthetic copper greens: the search for specific signatures by Raman and infrared spectroscopy for their characterization in medieval artworks. *Heritage*, 2(2), 1614-1629.
- Carter Iii, R. O., Poindexter, B. D., & Weber, W. H. (1991). Vibrational spectra of copper formate tetrahydrate, copper formate dihydrate and three anhydrous forms of copper formate. *Vibrational spectroscopy*, 2(2-3), 125-134.
- Cohen, E. H. (2014). Metals in an acetic acid environment Indoor Pollution in Libraries and Archives. *Materials Science II*.
- Conti, C., Striova, J., Aliatis, I., Possenti, E., Massonnet, G., Muehlethaler, C., ... & Positano, M. (2014). The detection of copper resinate pigment in works of art: contribution from Raman spectroscopy. *Journal of Raman Spectroscopy*, 45(11-12), 1186-1196.
- Cotte, M., Checroun, E., De Nolf, W., Taniguchi, Y., De Viguerie, L., Burghammer, M., ... & Susini, J. (2017). Lead soaps in paintings: friends or foes?. *Studies in Conservation*, 62(1), 2-23.
- Da Costa Carvalho, L. (2022). *Beyond Copper Soaps: Characterization of Copper Corrosion Containing Organics*. Springer.
- Deflorian, F., & Fedel, M. (2013). Electrochemical analysis of the degradation of lead alloy organ-pipes due to acetic acid. *Journal of cultural heritage*, 14(3), 254-260.
- Duran, A., Herrera, L. K., De Haro, M. J., Perez-Rodriguez, J. L., & Justo, A. (2009). Study of degradation processes of metals used in some artworks from the cultural heritage of Andalusia, Spain. *Revista de metalurgia*, 45(4), 277-286.
- Eggert, G., & Fischer, A. (2021). The formation of formates: a review of metal formates on heritage objects. *Heritage Science*, 9(1), 1-13.
- Eggert, G., Wollmann, A., Schwahn, B., Hustedt-Martens, E., Barbier, B., & Euler, H. (2008). When glass and metal corrode together. In *ICOM Committee for Conservation, 15th Triennial Conference, preprints, New Delhi*. New Delhi: Allied Publishers (pp. 211-6).
- Ferreira, E. S., Gros, D., Wyss, K., Scherrer, N. C., Zumbühl, S., & Marone, F. (2015). Faded shine.... The degradation of brass powder in two nineteenth century paintings. *Heritage Science*, 3, 1-11.
- Gençer, G. M. (2021). The Importance of Corrosion Protection of Metal-Containing Historical Artifacts and Common Methods Used for Preservation. *International Journal of Environment and Geoinformatics*, 8(4), 514-520.
- Gil, H., & Leygraf, C. (2007). Quantitative in situ analysis of initial atmospheric corrosion of copper induced by acetic acid. *Journal of The Electrochemical Society*, 154(5), C272.
- Giumlia-Mair, A. (2020). Plating and surface treatments on ancient metalwork. *Advances in Archaeomaterials*, 1(1), 1-26.
- Graedel, T. E., McCrory-Joy, C., & Franey, J. P. (1986). Potential corrosion of metals by atmospheric organic acids. *Journal of the Electrochemical Society*, 133(2), 452.
- Gulotta, D., Goidanich, S., Bertoldi, M., Bortolotto, S., & Toniolo, L. (2012). Gildings and false gildings of the baroque age: characterization and conservation problems. *Archaeometry*, 54(5), 940-954.
- Gunn, M., Chottard, G., Rivière, E., Girerd, J. J., & Chottard, J. C. (2002). Chemical reactions between copper pigments and oleoresinous media. *Studies in conservation*, 47(1), 12-23.
- Hajjani, SH., & Abdullah Khan Gurji, M. (2008). Identification of colors used in three Qajar documents. *restoration and research, second year, vol. 4* [in Persian].
- حاجیان، شیوا و مهناز عبدالله خان گرجی. (۱۳۸۷). شنا سایی رنگ‌های مورد استفاده در سه نسخه عقدنامه عصر قاجار، مرمت و پژوهش، سال دوم، ش ۴.
- Hermans, J. J., Keune, K., van Loon, A., & Iedema, P. D. (2015). An infrared spectroscopic study of the nature of zinc carboxylates in oil paintings. *Journal of Analytical Atomic Spectrometry*, 30(7), 1600-1608.

- Hermans, J. J., Keune, K. A. T. R. I. E. N., Van Loon, A. N. N. E. L. I. E. S., Stols-Witlox, M. J., Corkery, R. W., & Iedema, P. D. (2014). The synthesis of new types of lead and zinc soaps: A source of information for the study of oil paint degradation. In ICOM committee for conservation 17th triennial conference preprints, Melbourne (pp. 15-19).
- Horovitz, I. (1986). Paintings on copper supports: techniques, deterioration and conservation. *The conservator*, 10(1), 44-48.
- Karpenko, V. (2007). Not all that glitters is gold: gold imitations in history. *Ambix*, 54(2), 172-191.
- Klaassen, L., van der Snickt, G., Legrand, S., Higgitt, C., Spring, M., Vanmeert, F., ... & Janssens, K. (2019). Characterization and removal of a disfiguring oxalate crust on a large altarpiece by Hans Memling. *Metal soaps in art: conservation and research*, 263-282.
- Knotková-Čermáková, D., & Vlčková, J. (1971). Corrosive effect of plastics, rubber and wood on metals in confined spaces. *British corrosion journal*, 6(1), 17-22.
- Koochakzaei, A., Alizadeh Gharetapeh, S., & Jelodarian Bidgoli, B. (2022 a). Identification of pigments used in a Qajar manuscript from Iran by using atomic and molecular spectroscopy and technical photography methods. *Heritage Science*, 10(1), 30.
- Koochakzaei, A., Hamzavi, Y., & Shojae Far, F. (2022 b). Identification of red, blue and golden pigments in Qajar Mural Painting anaclitic fire place in Goharion House in Tabriz. *Journal of Color Science and Technology*, 15(4), 287-299 [in Persian].
- کوچکزایی، علیرضا؛ حمزوی، یاسر و فاتمه شجاعی فر. (۱۴۰۰). شناسایی رنگدانه‌های قرمز، آبی و طلایی دیوارنگاره قاجاری مربوط به شومینه‌ی خانهدی گوهریون تبریز، نشریه‌ی علوم و فناوری رنگ، شماره‌ی ۴، دوره‌ی ۱۵، ۲۸۷-۲۹۹.
- Kosec, T., & Ropret, P. (2021). Efficiency of a corrosion inhibitor on bare, oxidized and real archeological bronze in indoor polluted atmosphere-digital image correlation approach. *Journal of Cultural Heritage*, 52, 65-72.
- Kouril, M., Jindrova, E., Jamborova, T., Stoullil, J., & Dernovskova, J. (2016). Contribution of protein and polysaccharide binders to corrosion of gold-imitating brass in illuminated manuscripts. *Materials and Corrosion*, 67(2), 130-140.
- Lee, O. K. (2002). Mechanistic studies of the oxidation of lignin and cellulose models. The University of Maine.
- Leyssens, K. (2006). Monitoring the conservation treatment of corroded cupreous artefacts: The use of electrochemistry and synchrotron radiation based spectroelectrochemistry (Doctoral dissertation, Ghent University).
- López-Delgado, A., Cano, E., Bastidas, J. M., & López, F. A. (2001). A comparative study on copper corrosion originated by formic and acetic acid vapours. *Journal of materials science*, 36, 5203-5211.
- Mohammed, A. M. E. (2015). Estimation of the active components in gum Arabic collected from western Sudan. *Int. J. Sci. Res*, 80(9).
- Prosek, T., Taube, M., Dubois, F., & Thierry, D. (2014). Application of automated electrical resistance sensors for measurement of corrosion rate of copper, bronze and iron in model indoor atmospheres containing short-chain volatile carboxylic acids. *Corrosion Science*, 87, 376-382.
- Qiu, P., & Leygraf, C. (2011). Multi-analysis of initial atmospheric corrosion of brass induced by carboxylic acids. *Journal of the Electrochemical Society*, 158(6), C172.
- Rahimi, F., & Abdollahkhan Gorji, M. (2019). Gold in Decorative Motif of Qajar Quran: Identifying Golden Color in Five Quran Manuscripts in National Quran Museum. *Knowledge of Conservation and Restoration*, 2(1), 36-47 [in Persian].
- رحیمی، فضا و مهناز عبدالله‌خان‌گرگی. (۱۳۹۸). طلا در آرایه‌های تزئینی قرآن قاجاری (شناسایی رنگ طلایی در ۵ نسخه خطی موزه ملی قرآن کریم)، فصلنامه‌ی تخصصی دانش حفاظت و مرمت، سال دوم، شماره یکم.
- Robinet, L., & Corbeil, M. C. (2003). The characterization of metal soaps. *Studies in conservation*, 48(1), 23-40.
- Robinet, L., & Thickett, D. (2005). Case study: Application of Raman spectroscopy to corrosion products. *Raman Spectroscopy in Archaeology and Art History*, 325-334.

- San Andrés, M., De la Roja, J. M., Baonza, V. G., & Sancho, N. (2010). Verdigris pigment: a mixture of compounds. Input from Raman spectroscopy. *Journal of Raman Spectroscopy*, 41(11), 1468-1476.
- Schrenk, J. (1994). The royal art of Benin: surfaces, past and present. *Ancient & Historic METALS*, 51.
- Scott, D. A., Taniguchi, Y., & Koseto, E. (2001). The verisimilitude of verdigris: a review of the copper carboxylates. *Studies in conservation*, 46(sup1), 73-91.
- Scott, D. A. (2002). *Copper and bronze in art: corrosion, colorants, conservation*. Getty publications.
- Tétrault, J., Cano, E., van Bommel, M., Scott, D., Dennis, M., Barthés-Labrousse, M. G., ... & Robbiola, L. (2003). Corrosion of copper and lead by formaldehyde, formic and acetic acid vapours. *Studies in conservation*, 48(4), 237-250.
- Thickett, D., & Lee, L. R. (2004). Selection of materials for the storage or display of museum objects (pp. 1-30). London: British Museum.
- Tilbrooke, D. (1980). The Fatty Acid Corrosion of Copper Alloys and Its Treatment. *ICCM bulletin*, 6(3-4), 46-52.
- Trentelman, K., Stodulski, L., Scott, D., Back, M., Stock, S., Strahan, D., ... & Garrett, S. J. (2002). The characterization of a new pale blue corrosion product found on copper alloy artifacts. *Studies in conservation*, 47(4), 217-227.
- Vasile, F. E., Martinez, M. J., Ruiz-Henestrosa, V. M. P., Judis, M. A., & Mazzobre, M. F. (2016). Physicochemical, interfacial and emulsifying properties of a non-conventional exudate gum (*Prosopis alba*) in comparison with gum arabic. *Food hydrocolloids*, 56, 245-253.
- Veiga, A., Teixeira, D. M., Candeias, A. J., Mirão, J., Rodrigues, P. S., & Teixeira, J. G. (2016). On the chemical signature and origin of dicoppertrihydroxymate ($\text{Cu}_2(\text{OH})_3\text{HCOO}$) formed on copper miniatures of 17th and 18th centuries. *Microscopy and Microanalysis*, 22(5), 1007-1017.
- Vercruyse, K. P., Tyler, L. E., & Readus, J. (2017). Gum Arabic promotes oxidation and ester hydrolysis. *bioRxiv*, 199711.
- Zhou, L., Yang, X., Xu, J., Shi, M., Wang, F., Chen, C., & Xu, J. (2015). Depolymerization of cellulose to glucose by oxidation-hydrolysis. *Green Chemistry*, 17(3), 1519-1524.
- Zuleta, E. C., Baena, L., Rios, L. A., & Calderón, J. A. (2012). The oxidative stability of biodiesel and its impact on the deterioration of metallic and polymeric materials: a review. *Journal of the Brazilian Chemical Society*, 23, 2159-2175.

ژوبشگاه علوم انسانی و مطالعات فرهنگی
رتال جامع علوم انسانی