

## آنالیز عنصری لباس نقاشی شده متعلق به دوره زندیه با استفاده از میکروسکوپ روبشی پروتون

داود آقاعلی گل<sup>۱</sup>، نسرین جاویدنیا<sup>۲</sup>، پروین اولیائی<sup>۳</sup>، علی باقی زاده<sup>۴</sup>، مرضیه خطیب زاده<sup>۵</sup>، فرح شکوهی<sup>۶</sup>، مهناز عبدالله خان گرجی<sup>۷</sup>، محمد لامعی رشتی<sup>۸</sup>

افکار و اعتقادات مردم پس از ظهرور اسلام و خصوصاً رسمی شدن مذهب شیعه در دوره صفویه، در شکل های متفاوت تهیه شده است (کریم زاده تبریزی ۱۳۷۰). موارد مصرف این گونه البسه بنا بر آبات و ادعیه ای که بر آن نوشته می شود مشخص می شود (فلسفی ۱۳۷۱)، کتبیه سنه موجود در این اثر تاریخی نشان می دهد که این پیراهن، مربوط به دوره زندیه (۱۱۸۵ هجری قمری) هم زمان با سلطنت کریم خان زند است. در این لباس تزئیناتی به صورت نقاشی و نوشتاری به سبک خطاطی به این صورت وجود دارد: تمام سطح پیراهن شامل جدول کشی هایی به صورت مربع و پنج ضلعی، حاوی صد و چهارده سوره قرآن کریم است. همچنین جدول کشی ها در محیط اطراف آیات، نواری را ایجاد کرده اند که در آن اسماء مبارک پروردگار، و در پس زمینه آن دعای جوشن کبیر شکل گرفته است. همچنین کلمه «یا علی» که آن نیز یکی از نامهای خداوند است در سراسر لباس، در میان دوایری هم مرکز، بیش از دویست بار، به طور منظم تکرار شده است. نحوه کاربرد رنگها در این اثر تاریخی، زیبایی آن را دو چندان کرده است. این رنگ ها شامل: مرکب سیاه که کلیه متن قرآن یا آن نوشته شده، رنگ طلایی به طور گستردگی در اسماء خداوند، رنگ قمز در متن کامل دعای جوشن کبیر، بخشی از ذکر «یا علی» با رنگ آبی و به صورت محدودی در برخی از نقوش از رنگ ارغوانی استفاده شده است. این رنگ ها در سایر تزئینات نیز تکرار می شود (جاوید نیا ۱۳۸۴). تصویری از این پیراهن حاجات که نمونه های آنالیز شده از قسمت های مختلف آن انتخاب شده است در شکل (۱) نشان داده شده است. مراحل حفاظت و مرمت این اثر در سال ۱۳۸۴

**چکیده**  
در این مقاله، آنالیز کتمی قسمت های مختلفی از یک لباس قدیمی نقاشی شده مربوط به دوره زندیه با استفاده از روش میکرو- پیکسی بررسی شده است. هدف از این آنالیز مشخص کردن عناصر کم مقدار به کار رفته در رنگ آمیزی این لباس قدیمی است. در این لباس نقاشی شده رنگ های مختلفی مانند رنگ قرمز، مشکی، طلایی، بنفش، آبی و کرم به کار رفته است. با استفاده از نتایج این آنالیزها می توان نوع رنگ های به کار رفته در لباس را مشخص و قسمتهايی از لباس را که دچار آسیب شده است مرمت کرد. نتایج به دست آمده از آنالیز عنصری نشان می دهد که رنگ قرمز از عناصر گوگرد(S) و جیوه(Hg)، رنگ مشکی از عناصر سیلیسیم(St)، کلسیم(Ca) و پتاسیم(K)، رنگ بنفش از عناصر گوگرد و جیوه و رنگ آبی از عناصر آلومینیم(Al) و کلسیم تشکیل شده است. همچنین نتایج به دست آمده از آنالیز میکروپیکسی با نتایج حاصل از میکروسکوپ الکترونی مقایسه شده است. نتایج به دست آمده از این مقایسه نشان می دهد که میکروسکوپ روبشی پروتون ابزاری بسیار توانمند برای آنالیز عنصری و بسیار کارتر از میکروسکوپ الکترونی است.

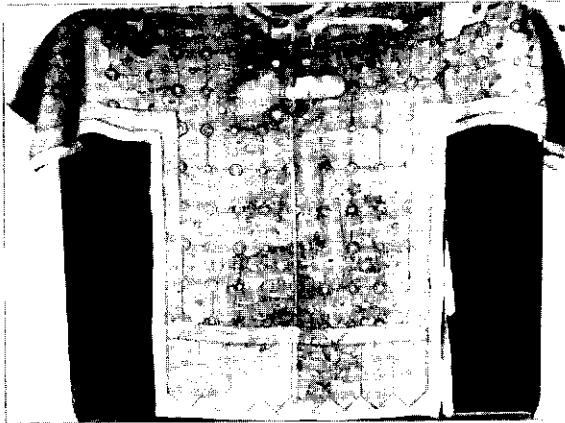
**واژه های کلیدی:** آنالیز عنصری، میکروسکوپ روبشی پروتون، مرمت، لباس قدیمی، میکروسکوپ الکترونی

**درآمد**  
پیراهن حاجات، پیراهن آبینی است که به علت تحول عمیق

۱- آزمایشگاه و اندوگراف سازمان انرژی اتمی ایران، ۲- دانشگاه هنر اصفهان، ۳- دانشگاه نساجی و دانشگاه صنعتی امیرکبیر، ۴- بخش مرمت و حفاظت موزه ملی ایران

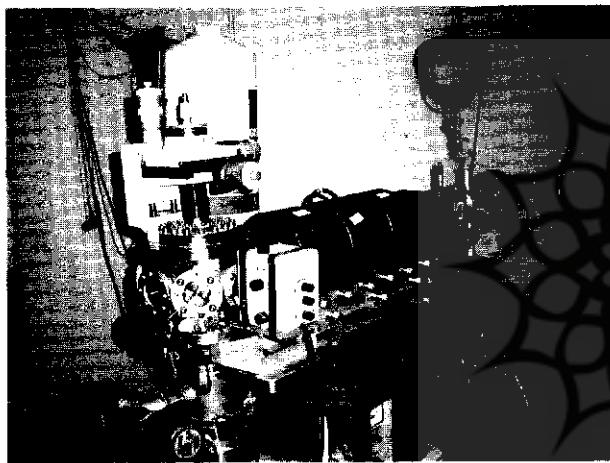
Bird و توزیع عناصر مربوط به هر نقطه را به دست آورد (Bird and Williams 1989) (and Williams 1989). به این ترتیب تصویری از توزیع هر عنصر در نمونه به دست می‌آید. از این روش که این دستگاه را میکروسکوپ روبشی پروتون نامیده‌اند.

برای ایجاد باریکه میکرونی، توسط یک دیافراگم شیی و یک دیافراگم هم‌راستاگر، قطر باریکه را به کمتر از  $0.9\text{ میلیمتر}$  کاهش می‌دهیم. سپس باریکه حاصل توسط سه عدسی از نوع چهارقطبی مغناطیسی به قطری کمتر از  $10\text{ میکرون}$  تبدیل می‌شود. همچنین برای روشن سطح نمونه توسط باریکه میکرونی در دو راستای X و لاز سیم پیچهای الکترو مغناطیسی که قبلاً از عدسی‌های کانونی کننده قرار گرفته‌اند استفاده می‌شود. برای نمایش توزیع عنصری عناصر موجود در یک نمونه به صورت یک تصویر دو بعدی، بازه مناسبی از انرژی را، که متناظر با عنصری خاص است، در طیف حاصل از آنالیز انتخاب می‌کنیم. سپس



شکل (۱). تصویری از پیراهن حاجات که نمونه‌های آنالیز شده از قسمت‌های مختلف آن انتخاب شده است.

در بخش حفاظت و مرمت موزه ملی ایران انجام، وجهت نگهداری به انبار بخش اسلامی موزه ملی انتقال داده شد. مرمت و بازسازی این اثر تاریخی به آنالیز عنصری رنگ‌های به کار رفته در نمونه نیاز داشت که تمام آنالیز عنصری مربوط به این پروژه در آزمایشگاه آندوگراف سازمان انرژی اتمی ایران با استفاده از روش آنالیز میکروپیکسی انجام شده است.



شکل (۲). عکس دستگاه تولید باریکه میکرونی پروتون و آشکارساز اندازه گیری پرتو X

باریکه کانونی شده سطح نمونه را در راستای X و Y جاروب می‌کند. مکان اشعه X مشخصه گسیل شده از نمونه، توسط آشکارساز بصورت تابعی از مکان باریکه در روی نمونه ثبت می‌شود و تصویر توزیع عنصری را ایجاد می‌کند (Bird and Williams 1989). تصویر کلی از قسمت‌های مختلف سیستم باریکه میکرونی در شکل (۲) نشان داده شده است.

### شرایط آزمایش

در این پژوهش از باریکه پروتون با انرژی  $2\text{ MeV}$  و  $2/2\text{ و جریان باریکه‌ای در حدود }50-30\text{ pA}$  استفاده شده است که توسط شتاب دهنده واندوگراف MV3 آزمایشگاه واندوگراف

روش میکروپیکسی آنالیز عنصری به روش پیکسی یکی از روش‌های متداول در آنالیز عصری مواد است. پیکسی یا «گسیل پرتو X» بر اثر تابش پروتون «روش توانمندی برای آنالیز غیرمخرب، سریع و بسیار عنصری نمونه‌های مختلف، از جمله نمونه‌های باستان‌شناسی است (Johansson 1995) در این روش آنالیز، نمونه مورد بررسی تحت تابش پروتون با انرژی  $2-3\text{ MeV}$  قرار می‌گیرد. در اثر برخورد پروتون با الکترونهای اتم‌های هدف، پرتوهای X مشخصه‌ای گسیل می‌شود که انرژی پرتوهای X، نوع عناصر موجود در نمونه را مشخص می‌کند و تعداد پرتوهای X با انرژی معین، غلظت عناصر موجود در نمونه را مشخص می‌کند. باریکه مورد استفاده در پیکسی متداول، ابعادی در حدود  $2\times 2\text{ میلیمتر مربع}$  دارد. اما با استفاده از عدسی‌های الکترو مغناطیسی می‌توان قطر باریکه مورد استفاده در آنالیز را به کمتر از چند میکرون رساند. با استفاده از باریکه میکرونی از پروتون می‌توان توانایی‌ها و قابلیت‌های آنالیز عصری روش پیکسی را به میزان زیادی افزایش داد. آنالیز مواد با استفاده از باریکه یونی میکرونی، روش میکروپیکسی نامیده می‌شود. با توجه به اندازه کوچک باریکه پروتون، با این روش آنالیز می‌توان فقط یک نقطه از نمونه را آنالیز کرد. همچنین می‌توان سطح نمونه را توسط باریکه میکرونی پروتون جاروب (اسکن)

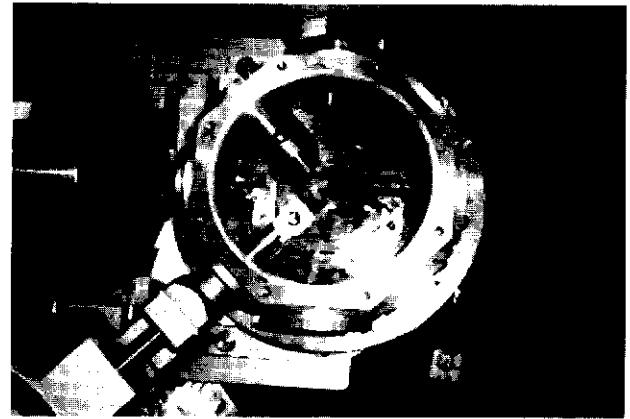
همچنین آشکارساز سد سطحی که در پشت نمونه قرار داده شده است، پرتوون هایی را که از نمونه عبور کرده اند آشکار می کند و ضخامت نمونه و ساختار آن را از نظر چگالی مشخص می سازد.

#### نتایج تجربی

در این پژوهش از قسمت های مختلف این لباس قدیمی برای آنالیز عنصری نمونه برداری شده است. نمونه برداری به گونه ای انجام گرفته که رنگ های مختلفی که در ترتیب این لباس به کار رفته اند آنالیز شوند. در اینجا برخی از نتایج به دست آمده از آنالیز عنصری این نمونه ها با استفاده از روش میکروپیکسی ارائه شده است. در شکل (۴) توزیع عنصری برخی از عناصر موجود در نمونه شماره ۱ برای ناحیه ای که با مربع مشخص شده است نشان داده شده است. بعد ناحیه آنالیز شده  $2/5 \times 2/5$  میلیمتر است. همچنین تصویر ایجاد شده توسط ذرات عبوری از این نمونه نیز در این شکل نشان داده شده است. لازم به یادآوری است که سمت چپ تصاویر ایجاد شده در توزیع عناصر، مربوط به رنگ قرمز پارچه و سمت راست این تصاویر مربوط به رنگ مشکی است.

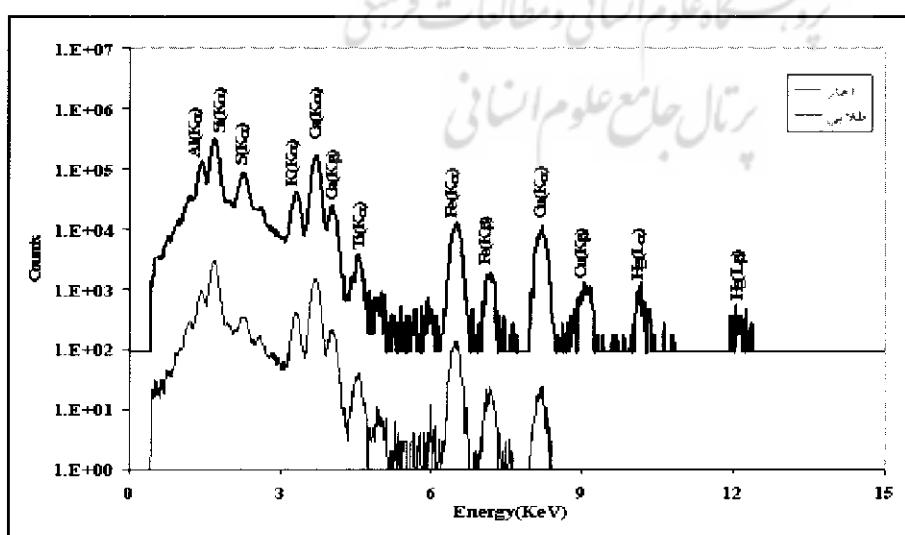
همان طور که در شکل (۴) دیده می شود رنگ قرمز پارچه از عناصر گوگرد (S) و جیوه (Hg) تشکیل شده است، زیرا تنها در قسمتی از ناحیه آنالیز که رنگ قرمز وجود دارد عنصر جیوه و گوگرد به مقدار فراوان دیده می شود. همچنین در قسمتی از ناحیه آنالیز که رنگ مشکی وجود دارد عناصری مانند سیلیسیم (Si)، کلسیم (Ca) و پتاسیم (K) مقادیر بیشتری نسبت به دیگر نواحی آنالیز دارند. بنابراین می توان نتیجه گیری کرد که مرکب مشکی از عناصری مانند سیلیسیم، کلسیم و پتاسیم تشکیل شده است.

در شکل (۵) نیز توزیع عنصری برخی از عناصر موجود در



شکل (۳). تصویری از قسمت های مختلف محفظه آزمایش سیستم میکروپیکسی در این شکل نشان داده شده است: ۱- چهار قطبی مغناطیسی؛ ۲- محل ورود باریکه به محفظه آزمایش؛ ۳- آشکار ساز Si(Li) برای آشکارسازی؛ ۴- مشخصه؛ ۵- آشکار ساز سد سطحی برای آشکارسازی ذرات برگشته از نمونه؛ ۶- آشکار ساز سد سطحی برای آشکارسازی ذرات عبوری از نمونه؛ ۷- میکروسکوپ اپتیکی؛ ۸- محل قرار گرفتن نمونه

سازمان انرژی اتمی ایران تولید می شود. قطر باریکه پرتوون در این آزمایش در حدود  $10 \mu\text{m}$  است. برای آشکارسازی اشعه X از آشکارساز Si(Li) که در زاویه  $135^\circ$  درجه نسبت به پرتوهای پرتوون فرویدی قرار گرفته است و دارای قدرت تفکیک  $150\text{eV}$  برای Fe(K) است، استفاده شده است. همچنین برای آشکارسازی ذرات عبوری از نمونه نیز از آشکارساز سد سطحی که پشت نمونه در زاویه  $20^\circ$  درجه نسبت به باریکه قرار گرفته است استفاده شده است. نمایی از آنالیز آزمایش میکروپیکسی در شکل (۳) نشان داده شده است که تجهیزات مختلف استفاده شده در آن مشخص شده اند. به این ترتیب، آشکارساز Si(Li)، پرتوهای X گسیلی از نمونه را آشکار و عناصر تشکیل دهنده آن را مشخص می کند.

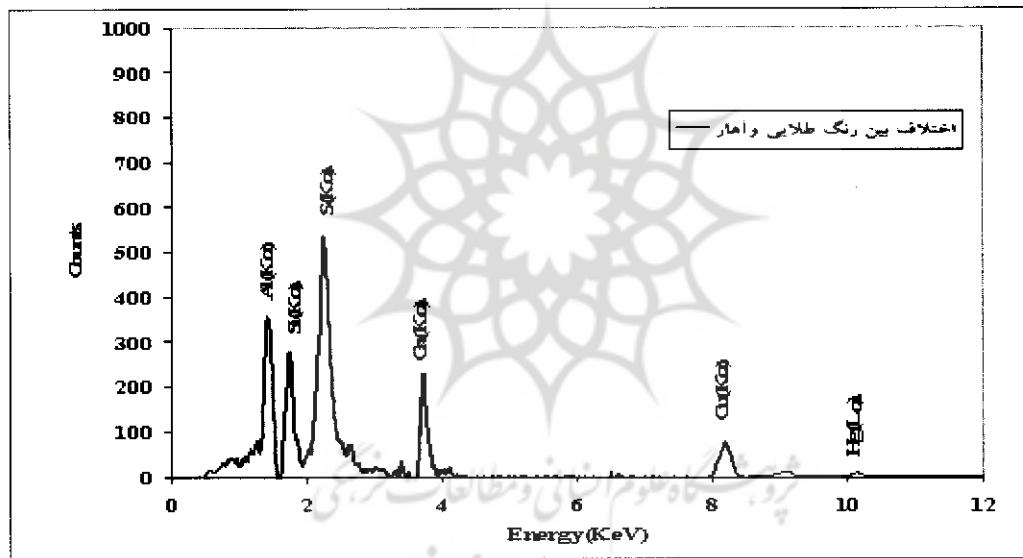


شکل ۶ (الف)

شکل (۶). الف: مقایسه طیف های به دست آمده از آهار (بدون رنگ) و ناحیه دارای رنگ طلایی مربوط به نمونه شماره ۵ در این شکل نشان داده شده است. ب: اختلاف موجود در عناصر بین رنگ طلایی و آهار هم در قسمت (ب) نشان داده شده است.

عناصر	رنگ مشکی	رنگ قرمز	رنگ بنفش	رنگ کرم	رنگ آبی	رنگ طلایی	آهار
Mg	۲۸/۴	۵/۳۸	۶/۲۶	۲/۴۱	۴۳	۹/۴۱	۵/۳۰
Al	۷/۱۱۶	۱/۱۵۴	۹/۱۳۹	۱۵۴	۱/۲۲۳	۱/۱۶۷	۸/۱۰۶
Si	۹/۳۸۰	۳/۴۹۱	۳۴۷	۲/۳۸۱	۵/۴۶۵	۱/۳۸۵	۷/۳۵۳
S	۱/۵۱	۴/۱۸۳۴	۴/۱۰۵۹	۲/۴۹	۴/۱۰۴	۵/۱۱۰	۸/۳۳
Cl	۱/۱۵	-	۳۱۳۴	۲/۲۵	۱/۱۳	۲/۲۰	۸/۱۲
K	۵/۱۰۷	۶/۱۰۷	۵/۱۰۷	۵/۱۰۷	۵/۱۰۷	۵/۱۰۷	۵/۱۰۷
Ca	۲/۵۵۸	۶۱۲	۶/۵۸۰	۲/۴۵۷	۳/۱۳۹۷	۴/۵۸۵	۵/۵۱۱
Ti	۲/۲۴	-	۳/۱۵	۲/۱۶	۲/۲۱	۶/۱۹	۱/۲۳
Mn	-	-	-	-	۹/۸	-	-
Fe	۲/۲۵۷	۸/۲۸۹	۲/۱۹۶	۲۲۵	۶/۲۶۴	۹/۲۲۰	۷/۲۲۷
Cu	۶/۱۱۹	۷/۳۹۱	۸/۹۰	۳/۱۰۸	۵/۵۱	۶/۳۴۷	۷۱
Hg	-	۹/۲۵۲۷۵	۴/۱۲۴۵۴	-	۵/۱۵۳	۸/۱۸۷	-

جدول (۱). نتایج به دست آمده از آنالیز کمی نسبی رنگ‌های مختلف در این جدول ارائه شده است. مقادیر ارائه شده در اینجا نسبت به مقدار پتانسیم که در تمام نمونه‌ها تقریباً یکسان بوده است، سنجیده شده است.



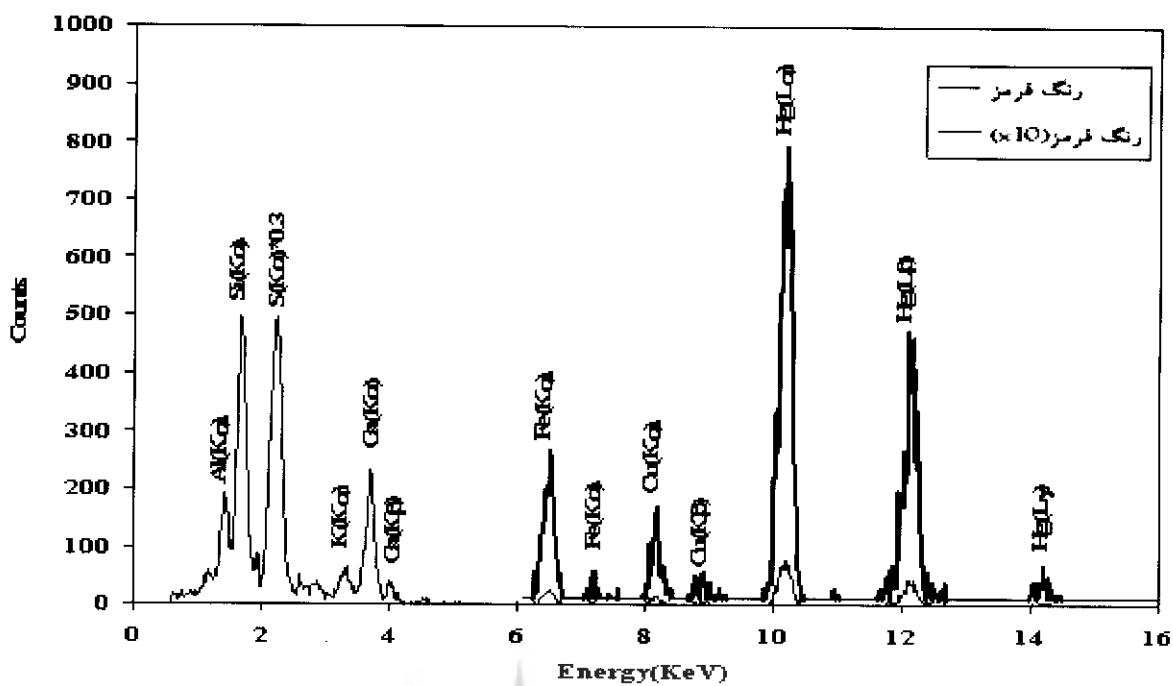
شکل ۶ (ب) (مانع)

نمونه شماره ۵ که دارای رنگ طلایی است، نشان داده شده است. ابعاد ناحیه آنالیز شده  $۲/۵ \times ۲/۵$  میلیمتر است. همچنین تصویر ایجاد شده توسط ذرات عبوری از این نمونه نیز در این شکل نشان داده شده است که بافت پارچه را به خوبی نشان می‌دهد و از روی این شکل یکسان نبودن ضخامت الیاف به کار رفته به آلمینیم، سیلیسیم و کلسیم نیز می‌باشد.

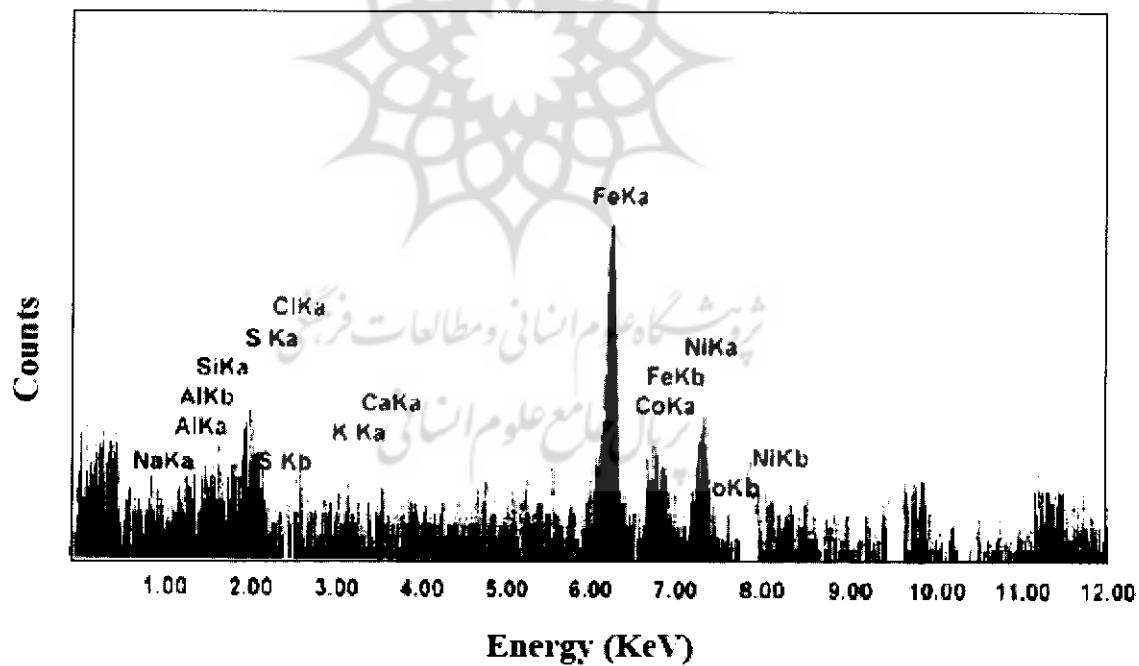
در شکل (۷) نیز نتایج به دست آمده از روش آنالیز میکروپیکسی و میکروسکوپ روبشی الکترون (SEM) با یکدیگر مقایسه شده‌اند. در شکل (۷) (الف) طیف به دست آمده از قسمت قرمز رنگ نمونه شماره ۱ نشان داده شده است. در این شکل برای وضوح بیشتر

در شکل (۷) (الف) طیف‌های به دست آمده از رنگ طلایی پارچه با پارچه بدون رنگ (آهار) مقایسه شده است. همان‌طور که از مقایسه این طیف‌ها دیده می‌شود، عناصری مانند گوگرد، خوبی دیده می‌شود.

در شکل (۷) (الف) طیف‌های به دست آمده از رنگ طلایی پارچه با پارچه بدون رنگ (آهار) مقایسه شده است. همان‌طور که از مقایسه این طیف‌ها دیده می‌شود، عناصری مانند گوگرد،



شکل ۷ (الف)



شکل ۷ (ب)

شکل (۷) (الف): طیف به دست آمده از آنالیز نمونه شماره ۱ با رنگ قرمز با استفاده از میکروسکوپ روبشی پروتون که بخش انرژی بیشتر از KeV6 طیف به منظور وضوح بیشتر در ۱۰ ضرب شده است. (ب): طیف به دست آمده از آنالیز نمونه شماره ۱ با رنگ قرمز با استفاده از میکروسکوپ روبشی الکترون.

ب) غیر فارسی:

Maxwell, J.A., Campbell, L.A. and Teesdale, W  
1989 *Nucl. Instr. And Meth. B* 43, p.218.

الف) فارسی:  
جاوید نیا، نسرین

۱۳۸۴ حفاظت پیراهن منسوب به ناداعلی متعلق به دوره صفویه، پایان نامه  
کارشناسی ارشد، دانشگاه هنر اصفهان، دانشکده مومنت.

جنتز، آرجی و استات، جی.ال  
۱۳۷۸ فرهنگ فشرده رنگدانه‌های هنری، ترجمه: حمید فرهمند بروجنی.  
فلسفی، نصرالله

۱۳۷۱ زندگانی شاه عباس اول، جلد سوم، چاپ پنجم، انتشارات علمی.

#### کتابنامه

فرض شده و فراوانی بقیه عناصر با آن سنجیده شده است. همان طور که در جدول (۱) مشخص است، رنگ قرمز از عناصر گوگرد و جیوه تشکیل شده است زیرا مقادیر این عناصر در مقایسه با مقادیر آنها در آهار (پارچه بدون رنگ) اختلاف بسیار زیادی دارند. رنگ طلایی نیز از عناصر گوگرد، مس و جیوه تشکیل شده است. همچنین رنگ بنفش نیز دارای عناصری مانند گوگرد، کلسیم و جیوه است. بنابراین با توجه به عناصر موجود در هریک از رنگ‌ها، می‌توان نوع ماده‌ای که در نقاشه پارچه از آن استفاده شده است را مشخص کرد. به عنوان مثال مشخص می‌شود که برای تهیه رنگ قرمز از ماده‌ای به نام شنگرف که ترکیب سولفید جیوه (HgS) است (جنتز و استات ۱۳۷۸، وولف ۱۳۷۲) استفاده شده است. از این نتایج در مرمت و بازسازی قسمت‌هایی از لباس که دچار آسیب شده بود استفاده زیادی شده است. همچنین این نتایج نشان دادند که آنالیز با روش میکروبیکسی می‌تواند روش بسیار توانمندی در این زمینه باشد که قادر است عناصر تشکیل دهنده این گونه از نمونه‌ها را با دقت بسیار بالایی تعیین نماید.

#### سپاسگزاری

لازم است که در پایان از آقای دکتر سید علی موسوی بهبهانی، رئیس بخش فیزیک هسته‌ای و همچنین تکنیسین‌های آزمایشگاه واندوگراف آقایان بیژن موحد، محمد فرمهینی فراهانی و محمود مرادی که در طول راهاندازی سیستم میکروبیکسی و انجام آزمایش‌ها کمال همکاری را با ما داشته‌اند، تشکر و قدردانی کنیم.

در نشان دادن عناصری مانند آهن، مس و جیوه طیف به دست آمده را در عدد ۱۰ ضرب کرده‌ایم. همچنین در شکل (۷ ب) طیف به دست آمده از این نمونه با استفاده از میکروسکوپ روبشی الکترون نشان داده شده است.

همان‌طور که از مقایسه شکل‌ها مشخص است، در آنالیز با میکروسکوپ الکترونی به هیچ وجه عناصری مانند آلومینیم، سیلیسیم، گوگرد، پتانسیم و کلسیم دیده نشده است. در حالی که با میکروسکوپ روبشی پروتون تمام عناصر مذکور به وضوح مشخص و اندازه‌گیری شده است. همچنین طیف به دست آمده از این نمونه برای عناصر سنتگین تر نیز نشان می‌دهد که این عناصر نیز با دقت بسیار خوبی در مقایسه با روش میکروسکوپ روبشی الکترون اندازه‌گیری شده‌اند.

#### نتیجه

با استفاده از این روش آنالیز، قسمت‌های مختلفی از لباس که دارای رنگ‌های مختلفی بودند، آنالیز شدند. این رنگ‌ها عبارت‌اند از: قرمز، مشکی، طلایی، بنفش، آبی و کرم. عناصر تشکیل دهنده هر کدام از این رنگ‌ها با استفاده از ترمافزار (Maxwell, et al 1989 GUPIX) به صورت کمی محاسبه شده‌اند که نتایج به دست آمده، در جدول (۱) نشان داده شده است. مقدار فراوانی عناصر، به صورت کمی ولی نسبی در هر رنگ ارائه شده است و برای این که مقایسه بین رنگ‌ها امکان پذیر شود، فراوانی پتانسیم که تقریباً در همه نمونه‌ها یکسان بوده مقدار ثابتی

Bird, J.R. and Williams, J.S.

1989 *Ion Beam For Materials Analysis* Academic Press  
Australia

Johansson,E.S.

1995 *Particle Induced X-Ray Emission Spectrometry (PIXE)* John Wiley and Sons Inc.