

در

امور دام و آبزیان شماره ۸۱ زمستان ۱۳۸۷



تأثیر مواد شور قالی بر خواص نخ های پشمی

• فربده طالب پور

استادیار دانشگاه الزهراء(س)

تاریخ دریافت: بهمن ماه ۱۳۸۳ تاریخ پذیرش: اردیبهشت ماه ۱۳۸۷

Email: fartalebpour@yahoo.com

چکیده

شور صادراتی قالی برای افزایش درخشندگی و ملایم کردن رنگ ها صورت می گیرد. برای آزمایش غلظت های مختلف سود سوز آور ۲، ۵ و ۱۰ درصد، سدیم هیدرو سولفیت ۰/۲۵ و ۱ درصد و کلسیم هیپو کلریت ۱ درصد برای آزمایش نخ پشمی قالی که با روناس رنگ شده بود، انتخاب شد. خواص نوری، نمره، استحکام و ازدیاد طول تا حد پارگی نخ ها اندازه گیری شد. نتایج نشان می دهد که افزایش غلظت قلیا، باعث افزایش روشنایی و نیز تغییر نمره نخ ها می شود. همین طور اثر سدیم هیدرو سولفیت روی این نمونه ها به طور معنی داری ($p < 0.05$) باعث افزایش روشنایی شده و این اثر با استفاده از کلسیم هیپو کلریت بیشتر می شود. اگرچه قلیا به تنها بی تاثیر معنی داری بر استحکام و ازدیاد طول نخ نداشت اما از استحکام نخ ها بعد از واکنش با سدیم هیدرو سولفیت و کلسیم هیپو کلریت بطور معنی داری ($p < 0.05$) کاسته شد. نتایج حاصله مشخص می کند که عملیات شور قالی برای کاهش رنگ و افزایش درخشندگی باید بطور دقیق صورت گیرد، زیرا نوع و غلظت مواد شیمیایی شوینده های قالی تاثیر زیادی بر تخریب پشم و کیفیت فرش می گذارند.

کلمات کلیدی: پشمی، سود، سدیم هیدرو سولفیت، کلسیم هیپو کلریت، خواص نوری، خواص مکانیکی.

Pajouhesh & Sazandegi No 81 pp: 2 - 7

Effect of carpet washing on woolen pile yarn

By: F. Talebpour, Assistant Professor of Alzahra University Tehran, Iran

Hand woven carpet is washed with chemicals to increase luster and soften colors. Three different concentrations of Alkali (2,5,10%), sodium hydro sulphite (0.25,1)% and 1% calcium hypochlorite were used for testing woolen yarn dyed with madder previously. The yarn count, lightness, strength and elongation, were measured. Results showed that increasing Alkali concentration increases yarn lightness. Also, the effects of sodium hydro sulphite on Alkaline treated samples increases more significantly ($p<0.05$) lightness and the damage increases with calcium hypochlorite solution. The effect of these chemicals is to decrease yarn count, strength and elongation to some extent. Therefore, the washing process should be on hard supervision to prevent damage to the pile yarn because the type of chemicals and concentrations lead to fiber damage during wet processing.

Key words: Woolen yarn, Sodium hydroxide, Sodium hydrosulphite, Calcium hypochlorite, Physical properties.

در روش متداول کهنه شوری در کارگاه‌های شستشو، ابتدا قالی با آب معمولی که غالباً 20 ± 2 درجه سانتی گراد است خیسانده می‌شود. در مواردی که قالی بزرگ بوده و در طی بافت، چرک و آلوده شده باشد با استفاده از پودرهای رختشویی خانگی شسته و چرک زدایی و سپس آبکشی شده و آب اضافی آن توسط بیلچه‌های فلزی مخصوصی خارج می‌گردد. یکی از مهم‌ترین مواد در شستشوی قالی محلول رقیق سود سوزآور است که توسط بیلچه‌های مخصوص یا ماشین شلاق زنی به داخل قالی نفوذ داده می‌شود. در طی این عملیات رنگ‌های سطحی و بی ثبات از نخ‌ها خارج شده و ممکن است به بخش‌های دیگر منتقل شود و قالی بد جلوه کند. برای رفع این مشکل، محلول سدیم هیدروسولفیت (سدیم دی‌تیونیت) که پودری سفید با خاصیت احیاکنندگی قوی است، به کار می‌رود. ولی رنگ‌هایی که دارای ثبات شستشویی بالایی هستند، در طی شستشو با سود از سطح قالی خارج نمی‌شوند، بلکه توسط هیدروسولفیت حذف شده و در نتیجه قالی شید^۱ ملایم تری پیدا می‌کند. در مراحل بعدی، شستشوی قالی با کلسیم هیپوکلریت به منظور کاهش اصطکاک الیافاز طرق اصلاح سطح فلس‌های پشم با واکنش کلر انجام می‌شود (۱۶). در طی این فرآیند درخشندگی و جلای قالی به دلیل تخریب سطحی فلس‌های پشم افزایش می‌یابد. اگرچه امکان صدمه شیمیایی به قالی زیاد بوده، لیکن تراکم زیاد پر ز در سطح قالی، قسمت‌های داخلی آن را از آسیب جدی محفوظ می‌دارد. مشاهدات آزمایشگاهی نشان می‌دهند که الیاف پشم پس از عملیات با کلر دچار زبری می‌شوند (۲). اعمال نیروهای مکانیکی در طی هر فرآیند به افزایش تخریب سطحی الیاف پشم کمک می‌کند، همین طور ممکن است طی عملیات قلیاً زدن، باقی مانده قلیاً در قالی به مرور پوسیدگی ایجاد کند، بنابراین قالی در پایان عملیات با شامپو و نرم کننده شسته، آب‌کشی و آب‌گیری می‌شود و در زیر نور آفتاب یا در اتاق‌های گرم، خشک می‌شود.

مقدمه

الیاف پشمی به دلیل داشتن خاصیت ارجاعی و مقاومت کافی، در بافت قالی به کار می‌روند. در هنگام راه رفتن روی قالی پشمی، با توجه به ضخامت و سنتگینی آن، احساس راحتی در انسان ایجاد می‌شود و نیز در هنگام زمین خوردن روی آن، به دلیل ضخامت پرزها، از صدمه جدی به افراد جلوگیری می‌شود. از دیگر مزایای قالی‌های پشمی می‌توان به افزایش کیفیت هوای محل کار یا زندگی اشاره نمود. الیاف پشمی ظرفیت زیادی برای جذب گازهای سمی مثل دی‌اکسید سولفور، فرم آلئید و اکسیدهای نیتروژن دارند، لذا با جذب این گازها هوای محیط را سالم می‌سازند (۱۶).

در ایران، قالی پشم از پایان بافت شسته می‌شود تا تبلیز و پرزهای آن یکنواخت شود. مهم‌ترین اهدافی که شور فرش به دنبال دارد جلای رنگ‌های فرش، ملایم کردن و ثبوت رنگ‌ها، بهبود ظاهر فرش و در برخی موارد ضد بید کردن آن است (۴). شستشوی قالی یک عمل کاملاً فنی است و در صورتی که قالی صحیح شسته نشود، ممکن است رنگ قسمت‌های مختلف آن به یکدیگر منتقل شود. اگرچه این عیوب با استفاده از مواد شیمیایی دیگر قابل رفع است اما از خدماتی که بر قالی ایجاد می‌شود نباید چشم پوشی کرد. شستشو با مواد شوینده شیمیایی یا دواشویی، در کارگاه‌های قالی شویی به دو منظور انجام می‌پذیرد:

(الف) کهنه شوری: کهنه شوری غالباً برای قالی‌های صادراتی به کار می‌رود.

در این روش برای این که قالی ظاهری کهنه باید از مواد شیمیایی استفاده می‌کنند.

(ب) برآق شوری: در برآق شوری از مواد شیمیایی برای تازه جلوه دادن ظاهر قالی‌های استفاده می‌شود که معمولاً مصرف داخلی دارند (۳). نوع، شرایط عملیات و غلظت مواد شیمیایی عمدهاً به سفارش مشتری و نظر استاد شور تعیین می‌گردد.

$$\begin{aligned} \text{میانگین جامعه} &= \mu \\ \text{اثر هر یک از عوامل کدگذاری شده} &= ai \\ \text{خطای تصادفی} &= ej \end{aligned}$$

جدول ۱: نمونه های آزمایش شده

کد نمونه	نوع عملیات
A	نمونه شاهد
A1	سود ۲ درصد
A2	سود ۵ درصد
A3	سود ۱۰ درصد
A4	سود ۲ درصد - سدیم هیدروسولفات ۲۵/۰ درصد
A5	سود ۵ درصد - سدیم هیدروسولفات ۲۵/۰ درصد
A6	سود ۱۰ درصد - سدیم هیدروسولفات ۲۵/۰ درصد
A7	سود ۲ درصد - سدیم هیدروسولفات ۱ درصد
A8	سود ۵ درصد - سدیم هیدروسولفات ۱ درصد
A9	سود ۱۰ درصد - سدیم هیدروسولفات ۱ درصد
A10	سود ۲ درصد - سدیم هیدروسولفات ۲۵/۰ درصد - کلسیم هیپوکلریت ۱ درصد
A11	سود ۵ درصد - سدیم هیدروسولفات ۲۵/۰ درصد - کلسیم هیپوکلریت ۱ درصد
A12	سود ۱۰ درصد - سدیم هیدروسولفات ۲۵/۰ درصد - کلسیم هیپوکلریت ۱ درصد
A13	سود ۲ درصد - سدیم هیدروسولفات ۱ درصد - کلسیم هیپوکلریت ۱ درصد
A14	سود ۵ درصد - سدیم هیدروسولفات ۱ درصد - کلسیم هیپوکلریت ۱ درصد
A15	سود ۱۰ درصد - سدیم هیدروسولفات ۱ درصد - کلسیم هیپوکلریت ۱ درصد

نتایج

مقایسه میزان روشنایی در کل نمونه ها مشخص می کند که افزایش غلظت قلیایی در حمام واکنش باعث افزایش روشنایی در نمونه ها می شود، به طوری که در مقایسه با نمونه شاهد، روشنایی نخ های شسته شده با غلظت های ۲، ۵ و ۱۰ درصد سود (۲A، ۱A، ۲A) به ترتیب ۱۰/۶، ۹/۷ و ۳۲/۸ درصد افزایش می یابد. همینطور با اضافه شدن سایر ترکیبات و غلظت آنها میزان روشنایی بیشتر می شود. به صورتی که میزان روشنایی در نمونه ۱۳A، ۱۴A و ۱۵A به ترتیب نسبت به نمونه ۱A، ۲A و ۳A به میزان ۳۴/۱، ۳۴/۴ و ۳۲/۲ درصد افزایش یافته است، ولی این افزایش خطی نیست (جدول ۲ و نمودار ۱).

مقایسه نمونه های ۴A با ۱۰A و ۷A با ۱۳A نشان می دهد که با افزایش تعداد مراحل عملیاتی و بالا بردن غلظت مواد شیمیایی، نمونه ها قرمزی کمتری را نشان می دهند، که حاکی از دست دادن رنگ در طی این فرآیندها می باشد. در حالی که میزان زردی تعییر چندانی پیدا نمی کند (کمترین مقدار ۱/۲ و بیشترین ۳/۰، میزان a* (قرمزی/ سبزی) با افزایش غلظت سود کاهش یافته است اما مقادیر b* (زردی/ آبی) تقریباً ثابت مانده و فقط در غلظت ۱۰ درصد افزایش یافته است. در هر حال میزان اختلاف رنگ نسبت به نمونه شاهد (آب خور) افزایش داشته است.

هر یک از مراحل فوق با توجه به نظر استادکار ممکن است چند بار تکرار شوند تا ظاهر فرش به صورت مطلوب درآید. در زمینه شستشوی قالی پژوهش های بسیار محدودی انجام گرفته و علی رغم کاربرد وسیع این عملیات در صنعت قالی بافی، تا کنون مطالعات جامعی در این زمینه صورت نپذیرفته است. در یکی از پژوهش های به عمل آمده فقط به نوع عملیات تکمیلی قالی و مراحل آن اشاره شده (۵) و در تحقیق دیگری اثر قلیا، هیدروسولفات سدیم و کلسیم هیپوکلریت بر استحکام نخ پشم قالی و فلس زدایی با کلسیم هیپوکلریت بررسی شده است و مشخص شده که با افزایش غلظت سود و زمان واکنش میزان تخریب الیاف پشم افزایش می یابد (۶). در این بررسی، نخ های پشمی بدون در نظر گرفتن عملیات مکانیکی در طی فرآیند شستشو مطالعه شده است. شستشوی قالی با روش کنه شوری که برای انواع قالی های صادراتی انجام می شود موضوع این پژوهش است. شرایط شستشو در کارگاه های قالی شویی عموماً استفاده از سدیم هیدروکسید ۱ تا ۱۰ درصد، سدیم هیدروسولفات ۱ تا ۸ درصد و کلسیم هیپوکلریت ۱ تا ۳ درصد است.

مواد و روش کار

مواد مورد استفاده عبارتند از سود سوزا^۱، سدیم هیدروسولفات، کلسیم هیپوکلری^۲، استیک اسید و شامپوی موی سر. برای آزمایش پنج کلاف با وزن یکسان (۲۰ گرم) از نخ پشمی (نمره تکس ۴۴۵ دولا)^۳ که قبلاً با روناس رنگرزی شده، تهیه شد. یک نمونه نخ پشمی به عنوان نمونه شاهد فقط در آب قرار گرفت و سپس خشک شد. آب مصرفی از آب لوله کشی با pH خنثی و دمای ۲۰±۲ درجه سانتی گراد بود. برای بقیه نمونه ها از سدیم هیدروکسید با غلظت ۲، ۵ و ۱۰ درصد و سدیم هیدروسولفات با غلظت های ۰/۲۵ و ۱ درصد و کلسیم هیپوکلریت ۱ درصد استفاده شد. محلول سود با غلظت های معین بر روی نمونه پشمی به اندازه ای که در آن نفوذ کند ریخته شد و برای مدت ۳-۵ دقیقه تحت عملیات مکانیکی با کاردک در جهات مختلف قرار گرفت. سپس نمونه با آب فراوان شسته و آب گیری گردید و تحت واکنش با سدیم هیدروسولفات بدون عملیات مکانیکی قرار گرفته و آب گیری شد. خنثی سازی با استیک اسید ۳ درصد برای مدت ۵ دقیقه انجام شد. سپس نمونه ها جهت واکنش با کلر در محلول یک درصد کلسیم هیپوکلریت قرار گرفتند. در پایان آبکشی و با شامپو و نرم کننده شسته شده و سپس در شرایط محیط آزمایشگاهی از نظر رطوبت و دما خشک شدند.

برای اندازه گیری استحکام و ازدیاد طول تا حد پارگی از دستگاه اوستر^۴ با سرعت ۲۵۰ میلی متر در دقیقه و استاندارد BS ۶۳۷۲ استفاده شد (۷). برای هر آزمایش میانگین اندازه ۱۵ نمونه نخ گزارش شد. از طولی معادل ۱۲ متر نخ دو لا میانگین نمره نخ محاسبه شد. برای تعیین اختلاف رنگ نمونه ها از روش CIE (L*a*b*) و دستگاه رنگ سنج^۵ توسط منبع نوری استاندارد D65 استفاده شد و رنگ نمونه ها بر اساس روشنایی L_a و Zردی b_a بیان شد (۸). برای محاسبه آماری نمونه ها به صورت جدول ۱ کدگذاری شد و از مدل تجزیه واریانس یک طرفه با روش ANOVA و نرم افزار SPSS استفاده شد.

$$\text{مدل آماری طرح : } y_{ij} = \mu + ai + ej$$

$$\text{میانگین هر مشاهده : } \bar{y}_{ij}$$

غلظت سود و زمان واکنش همراه با عملیات مکانیکی مانند استفاده از بیلچه یا ماشین شلاق زن، می توان هم رنگ های ملایم تری به دست آورد و هم لطافت قالی را افزایش داد.

نتایج این پژوهش نشان می دهد که نوع و غلظت مواد شوینده مصرفی تاثیر زیادی بر کیفیت و ظاهر قالی شسته شده دارد. استفاده از مواد قلیایی که به منظور رنگ برداری از قالی استفاده می شود، منجر به افزایش روشنایی و کاهش شدت رنگی می شود. هم چنین از استحکام و ازدیاد طول نخ کاسته شده و نخ نازک تر می گردد. هر چه میزان غلظت قلیایی افزایش می یابد این تغییرات نیز به طور معنی داری ($P < 0.05$) افزایش می یابند. تحقیقات متعددی که به منظور بررسی اثر قلیا بر روی الیاف پشم انجام شده است، رفتار پشم را در محیط های قلیایی بیان می کنند (۱۵، ۱۶، ۱۷). واکنش پشم با قلیا پیوندهای پیتیدی را در پشم می شکند و عواملی مانند غلظت، زمان و شرایط واکنش تاثیر زیادی بر این فرآیند دارند. از آن جایی که صدمه قلیا بر پشم زیاد است، تا حد امکان باید از شستشوی قالی با سود خودداری کرد و در صورت استفاده از آن با پایین آوردن غلظت و زمان واکنش از آسیب جدی به پشم جلوگیری کرد.

مواد احیا کننده مانند هیدروپولفیت سدیم، پیوندهای دی سولفیدی را در پشم از بین می برند که این خاصیت در محیط قلیایی افزایش می یابد. واکنش نمونه ها با سدیم هیدروپولفیت بعد از واکنش با سود میزان بیشتری روشنایی نمونه ها را افزایش می دهد و هم چنین از استحکام، ازدیاد طول و ضخامت نمونه ها می کاهد و میزان قرمزی نخ ها کاهش می یابد. با توجه به قدرت احیاکنندگی هیدروپولفیت سدیم، نتایج عملیاتی که در آن ابتدا نخ پشمی تحت تاثیر سود قرار گرفته و سپس با هیدروپولفیت واکنش داده می شود، نشان می دهد که سود نقش موثری در تخریب پشم دارد. لذا ضروری است که قبل از شروع عملیات با هیدروپولفیت، قلیا کاملاً از قالی زدوده شود.

عمل کلر روی پشم منجر به افزایش درخشندگی و جذب رنگ می شود. چنانچه غلظت هیدروپولفیت در واکنش افزایش یابد، این تغییرات نیز افزایش خواهد داشت. تاثیر کلر بر پشم به عواملی مانند pH و دما بستگی دارد و واکنش پشم با کلر باعث کاهش غلظت، pH و تاثیر افزایش خواهد داشت. نمونه های عمل شده با سود سوزآور، سدیم هیدروپولفیت و کلسیم هیپوکلریت میزان تخریب بیشتری نشان می دهند به نحوی که نخ ها روشن تر شده و زیر دست زبرتری می یابند و بر روشنایی نمونه ها افزوده می شود. هیپوکلریت در محیط اسیدی حالت اکسید کنندگی داشته و کلر آزاد می کند که در نتیجه پیوندهای دی سولفیدی در پشم بیشتر شکسته می شوند. واکنش کلر با پشم منجر به افزایش درخشندگی و تخریب فلز های پشم می شود، در نتیجه با افزایش غلظت کلر و زمان واکنش صدمه به لیف بیشتر شده و استحکام آن کاهش می یابد. در حالت pH اسیدی سرعت آزاد شدن کلر از هیپوکلریت افزایش یافته و فلز زدایی سطحی الیاف پشم صورت می گیرد (۱۳). در هر صورت با افزایش غلظت کلر میزان تخریب بیشتر می شود که این تاثیر در محیط قلیایی بیشتر است و با کاهش غلظت کلر در واکنش می توان از میزان تخریب پشم کاست.

چنانچه از جدول ۳ و نمودارهای ۲ و ۳ قابل مشاهده است، افزایش نوع و غلظت مواد به طور معنی داری ($P < 0.05$) باعث نازک تر شدن نخ و کاهش استحکام آن می شود. نتایج نشان می دهد که سطح معناداری صفر و کمتر از ۰.۵٪ است، بنابر این تفاوت معنی داری بین داده ها وجود دارد. لذا واکنش های شیمیایی منجر به تفاوت های قابل ملاحظه در نمونه ها شده است.

	نمودارهای مربوط	مجموع مربعات	درجه آزادی	میانگین مربعات	F	Sig
میان گروه ها	۴/۹۸	۱۵		۰/۳۳	۴/۵۷	.
در گروه ها	۲/۳۲	۳۲		۰/۰۷		
جمع	۷/۳۱	۴۷				

قدیمی ترین روش اصلاح سطح الیاف پشم استفاده از ترکیبات کلردار است. مطالعات انجام شده نشان می دهند که فلز های پشم در اثر واکنش با کلر به شدت صدمه می بینند (۱۱، ۱۲، ۹). کلری که از محلول کلسیم هیپوکلریت حاصل می شود با توجه به میزان H_p روی الیاف پشم موثر است (۱۴). همانطور که نمودار ۳ نشان می دهد افزایش غلظت و وارد شدن واکنش جدید در هر سطح منجر به کاهش استحکام و ازدیاد طول نخ می شود. تاثیر غلظت سود به تنها یی از استحکام نخ چندان چشمگیر نیست (نمودارهای ۱A و ۲A و ۳A) اما احیا کننده هایی مانند هیدروپولفیت اتصال دی سولفید را در پشم تجزیه می کنند (۱). مشاهده نمونه ها و لمس کردن آنها نیز نشان می دهد که الیاف پس از عملیات با کلر دچار زبری می شوند. هم چنین نتایج جدول نشان می دهد که سطح معنی داری در سنجش استحکام نمونه ها صفر و کوچکتر از ۰.۵٪ است، لذا تفاوت معنی داری بین استحکام نمونه ها وجود دارد.

	نمودارهای مربوط	مجموع مربعات	درجه آزادی	میانگین مربعات	F	Sig
میان گروه ها	۰/۷۴	۱۵		۰/۰۵	۳۲/۲	.
در گروه ها	۰/۳۴	۲۴		۰/۰۰۱		
جمع	۱/۰۹۱	۲۳۹				

با توجه به نتایج به دست آمده می توان نتیجه گرفت که عملیات شیمیایی بر روی نخ پشمی منجر به تغییرات قابل توجهی می شوند.

بحث

تا کنون شیوه ها و سیستم های شستشوی قالی به طور کامل مورد بررسی قرار نگرفته است. سورقالی به صورت مجموعه ای از فرآیندها بر اساس تجاری استادکاران در کارگاه های قالی شویی به انجام می رسد. غالباً به دلیل عدم مبنای علمی و استفاده از انواع مواد شیمیایی، خدمات جبران ناپذیری را به فرش وارد می کند، به طوری که در مواقعی قسمت هایی از فرش چهار رنگ رفتگی شدید می شود. برخی از فعالان در بخش سورقالی معتقدند که با افزایش

- Textile Reports, 70:6, 190-191.
- 10- Carnaby, G.A. and E.J. Wood. 1989; The physics of carpets. Journal of Textile Institute. 80:71-90.
- 11- Gunter, A., 1989; Felt-free finishing of wool. International Textile Bulletin (Dyeing /Printing /Finishing) 35,37-50.
- 12- Gunter, A.1989; The chlorination bath in anti felt finishing. Melliand Textilberichte/ International Textile Reports. 70:157-158.
- 13- Houff, WM.H., G.J. Wills and R.H. Beaumont.1957; Chemical damage in wool. Part II; Effect of aqueous Chlorine. Textile Research Journal.26:961-965
- 14- Makinson, K.R.1979; Shrink proofing of Wool. Marcel Dekker Inc. New York. pp304.
- 15- Norton, G.P. and C.H. Nichollas. 1967; Some chemical reaction involved in the alkaline yellowing of wool. Textile Research Journal. 37:1031-1032.
- 16- Simpson, W.S. and G.H.Crawshaw. 2002; Wool Science and Technology. The Textile Institute. CRC Press. Wood head Publishing Limited. USA. 61-82, 135-145.
- 17- Steenken, I. and H. Zahn.1986; Investigation of the alkaline modification of wool using new analytical method for the determination of degradation. Journal of Society of Dyers and colourist .102:269-273.
- 18- Zahn, H., F.W. Kunitz and D. Hidabrand. 1960; The role of SH group in wool. Journal of Textile Institute. 51:T 740-751.

شستن قالی با مواد شیمیایی فرآیندی است که در قرن اخیر به دنبال ایجاد ظاهری کهنه به قالی متداول شده است. شستشوی قالی با مواد شیمیایی مطلوب نیست، اما در هر صورت با توجه به واقعیات موجود و تقاضای بازارهای داخلی و خارجی برای قالی ایران و به منظور تسربیع در امر تولید، شاید به ناچار باید از این روش ها نیز بهره برد. لذا به منظور تعیین بهترین شرایط باشد مطالعات بیشتری با مواد شیمیایی مختلف و تحت شرایط گوناگون انجام شود تا به نقطه بهینه دست یافت. نظر به بررسی فعلی بهترین شرایط شستشوی قالی، غلظت هایی از درصد سود، کمتر از ۱ درصد سدیم هیدروسولفیت و ۱ درصد کلسیم هیپوکلریت توصیه می شود.

سپاسگزاری

این مقاله برگرفته از طرح پژوهشی با عنوان بررسی تاثیر مواد در شور صادراتی فرش دستباف بر خواص نخ خامه پشمی دانشگاه الزهرا(س) می باشد که بدین وسیله از معاون پژوهشی محترم دانشگاه قدردانی می گردد.

پاورقی ها

- 1- Shade ۲- تهیه شده از Merk
- 3- User Tensorapid
- 4- Date Color

منابع مورد استفاده

- ۱- احمدی، ب. ۱۳۶۴. شیمی نساجی، جلد اول. انتشارات فائد، تهران. ۲۰۳
- ۲- احمدی، ب. ۱۳۶۴. شیمی نساجی، جلد دوم. صنایع ارak، ۵۱۵ ۳۶۰
- ۳- بهرامی، س. ۱۳۷۵. نگهداری فرش. اداره تدوین متون نشر و تصویر جهاد سازنگی. تهران. صفحه ۴۵-۵۱
- ۴- دانشگر، ۱۳۷۶. فرهنگ جامع فرش . انتشارات یادواره اسدی، تهران. صفحه ۳۰۳
- ۵- مجاسی، س. ع. ۱۳۸۳. تحقیق پیرامون عملیات تكمیلی فرش دستباف در استان های تهران، اصفهان، آذربایجان شرقی، یزد و کردستان و ارائه راهکارهایی جهت بهبود آن. مرکز تحقیقات فرش دستباف، وزارت جهاد کشاورزی.
- ۶- مهرورزان، ر. ۱۳۷۵. اثر قلیا، سدیم دی تیونیت و کلسیم هیپوکلریت بر استحکام الیاف پشم قالی و فلس زدایی آنها با کلسیم هیپوکلریت، پایان نامه کارشناسی ارشد نساجی، دانشگاه صنعتی اصفهان .
- ۷- Anonymous.1983; Method for determination of breaking strength of yarn. British Standard (BS) 6372.
- 8- Anonymous.1998 ;Test Method for colour measurement. American Standard (ASTM) D 6290.
- 9- Bereck, A. and K.J. Reinckle. 1989; Non-felt finishing in a long liquor without yellowing. Melliand Textilberichte/International

جدول ۲: خصوصیات نوری نمونه های عمل شده

اختلاف رنگ	(زردی) *b	(قرمزی) *a	(روشنایی) *L	نمونه
-	۱۱/۸ ^a	۳۰/۷ ⁱ	۳۱/۸ ^a	A
۲/۶	۱۱/۸ ^a	۲۹/۸ ^h	۳۴/۹ ^b	A1
۲/۹	۱۱/۷ ^a	۲۹/۷ ^h	۳۵/۲ ^b	A2
۱۰	۱۱/۲ ^a	۲۴/۷ ^g	۴۲/۶ ^d	A3
۲/۵	۱۱/۷ ^a	۲۸/۵ ^h	۳۴/۱ ^b	A4
۱۰/۱	۱۱/۹ ^a	۲۲/۲ ^f	۴۱/۹ ^d	A5
۲۶/۵	۱۴/۹ ^b	۷/۱ ^b	۵۳ ^g	A6
۱۹/۷	۲۰/۳ ^d	۱۳ ^d	۴۷ ^e	A7
۲۳/۴	۱۷/۱ ^c	۹/۷ ^c	۵۰/۴ ^f	A8
۳۱/۱	۱۸/۴ ^c	۳/۶ ^a	۵۶/۲ ^h	A9
۶/۹	۱۳/۶ ^b	۲۶/۱ ^g	۳۸/۹ ^c	A10
۱۶/۲	۱۴/۲ ^b	۱۸/۲ ^e	۴۶/۸ ^c	A11
۳۲/۱	۱۷/۱ ^c	۲/۵ ^a	۵۶/۸ ^h	A12
۱۷/۱	۱۷/۶ ^c	۱۷/۲ ^e	۴۶/۸ ^e	A13
۲۶/۹	۱۸/۲ ^c	۸/۳ ^b	۵۴ ^g	A14
۳۱/۷	۱۷/۸ ^c	۲/۱ ^a	۵۵/۹ ^h	A15

میانگین ستون های داخل هر گروه به جز آن هایی که دارای حروف مشابه است دارای اختلاف معنی دار است (p<0.05).

جدول ۳: خصوصیات مکانیکی نمونه ها

درصد ضریب تفییرات	درصد ازدیاد طول	درصد ضریب تفییرات	استحکام (گرم نیترو/تکس)	درصد ضریب تفییرات	نمره نخ (تکس)	نمونه
۱۳/۵	۶/۶ ^h	۸/۱	۳/۹ ^{cd}	۵/۷	۴۴۳/۳ ^{bc}	A
۷/۷	۶ ^{ef}	۹	۴/۲ ^{ef}	۲/۵	۴۲۵/۸ ^a	A1
۱۲/۵	۶/۳ ^{gh}	۷/۵	۴/۴ ^{fg}	۴/۴	۴۴۳/۳ ^{bc}	A2
۱۵	۶ ^{ef}	۱۲/۷	۲/۷ ^a	۲/۱	۴۳۳/۳ ^{bc}	A3
۱۰/۶	۷/۱ ⁱ	۶/۶	۴/۶ ^g	۱/۱	۴۷۶/۶ ^f	A4
۱۵/۶	۵/۶ ^{cd}	۹/۷	۳/۷ ^{cd}	۱/۸	۴۶۲/۵ ^{de}	A5
۱۶/۵	۶/۲ ^{fg}	۱۳/۹	۳/۷ ^{cd}	۱/۳	۴۴۶/۶ ^{bc}	A6
۱۴/۵	۵/۹ ^{de}	۸/۳	۳/۶ ^{cd}	۱/۲	۴۴۲/۵ ^b	A7
۱۳	۵/۷ ^{de}	۸/۱	۳/۷ ^{cd}	۴/۱	۵۱۴ ^h	A8
۱۱/۵	۵/۹ ^{de}	۱۰/۳	۳/۹ ^{cd}	۴/۶	۴۵۳/۳ ^{cd}	A9
۱۵	۵/۳ ^c	۶	۴/۲ ^{ef}	۱	۴۶۱/۲ ^d	A10
۱۰/۱	۴/۸ ^b	۸/۱	۳/۴ ^{bc}	۶/۹	۴۷۱/۶ ^{ef}	A11
۱۷/۱	۶/۲ ^{fg}	۱۰/۷	۳/۱ ^{ab}	۱	۴۹۸/۳ ^g	A12
۱۴/۴	۵/۳ ^c	۱۰/۴	۴ ^{de}	۸/۵	۴۲۴/۲ ^a	A13
۱۳/۹	۴/۴ ^a	۱۰/۹	۳/۶ ^{cd}	۴/۱	۴۷۸/۳ ^f	A14
۱۱/۷	۶/۵ ^{hi}	۱۰/۳	۲/۹ ^a	۷	۵۶۴/۲ ⁱ	A15

میانگین ستون های داخل هر گروه به جز آن هایی که دارای حروف مشابه است، دارای اختلاف معنی دار است (p<0.05).