

بررسی پارامترهای مؤثر بر رنگرزی نخ پشمی مرینوس با برگ گیاه کاسنی

Investigation of parameters affecting dyeing of merino wool yarn with chicory leaves plant (*Cichorium intybus* L)

مجید طهرانی^{۱*}، یحیی بایگان^۱، فاطمه شاهمرادی قهه^۲

۱- چهارمحال و بختیاری، دانشگاه شهرکرد، دانشکده هنر، ۵۶۸۱۱۸۸۶۱۷
۲- آذربایجان غربی، دانشگاه صنعتی ارومیه، دانشکده محیط زیست، ۵۷۵۶۱۵۱۸۱۸

چکیده

در سالهای اخیر تمایل برای رنگرزی منسوجات با استفاده از رنگزاهای طبیعی افزایش یافته است. رنگزاهای طبیعی به دلیل سهولت تجزیه شدن با محیط زیست سازگاری خوبی دارند. با وجود قدمت و مزایای رنگزاهای طبیعی، استفاده از این رنگزاهای دارای مشکلاتی از جمله پیچیده بودن فرآیند رنگرزی، شیدهای محدود و خصوصیات نامناسب ثابت رنگ می‌باشند. برای رفع مشکلات اشاره شده می‌توان از رنگزاهای طبیعی جدید، دندانه‌های متفاوت و سایر پارامترهای مؤثر در رنگرزی استفاده نمود. کاسنی گیاهی است که سرشار از رنگینه‌های طبیعی است. در این تحقیق برگ گیاه کاسنی به عنوان یک رنگزای طبیعی جهت رنگرزی نخهای پشمی استفاده شده است. اثر پارامترهای رنگرزی مانند روش رنگرزی، نوع دندانه، نوع اسید، غلظت و دما بر فام و شدت رنگ جذب شده از این رنگزا در الیاف پشم مورد بررسی قرار گرفت. نتایج نشان می‌دهد در غلظتهای پایین روند خاصی در ارتباط با اثر دما بر مقدار جذب مشاهده نمی‌شود اما با افزایش غلظت، افزایش دما باعث جذب بیشتر رنگ در حالت تعادل شده است. همچنین نمونه‌های رنگ شده با برگ گیاه کاسنی در حضور دندانه‌های فلزی، دارای ثبات شستشویی و ثبات نوری قابل قبول می‌باشند.

۱- مقدمه

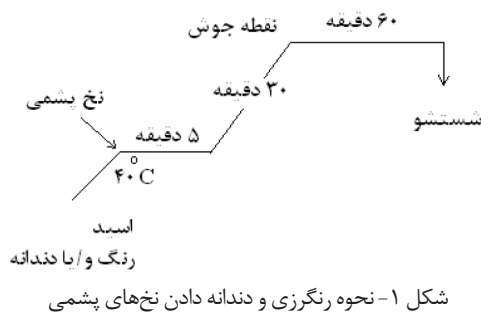
صنایع وارد پساب می‌شوند و از این مقدار حدود ۲۰ درصد به همراه پساب تصفیه شده به طبیعت باز می‌گردد [۲]. در سالهای اخیر رنگرزی منسوجات به خصوص عامه فرشهای دستباف با رنگزاهای طبیعی به دلایلی متعددی همچون حفاظت از محیط زیست، سمی نبودن، تجدیدپذیر بودن و خواص ضد میکروبی در هنگام استفاده، مورد توجه محققان و صنعتگران قرار گرفته است [۳، ۴]. با وجود مزایای اشاره شده، رنگزاهای طبیعی دارای مشکلاتی همچون شیدهای محدود، پیچیده بودن فرآیند رنگرزی، مشکلات تولید مجدد یک رنگ و خصوصیات نامناسب ثبات

مواد مورد استفاده در منسوجات باید بر اساس افزایش ارزش، ظاهر و مطابق میل مشتری رنگ آمیزی و آراسته شوند. در زمانهای گذشته، رنگرزی منسوجات با استفاده از منابع طبیعی رنگ صورت می‌گرفت. پس از اختراع و تولید تجاری رنگهای مصنوعی، این رنگها جایگزین رنگزاهای طبیعی شدند [۱]. تقریباً همه رنگهای مصنوعی از منابع پتروشیمی و در طی فرایند های خطرناک شیمیایی ساخته می‌شوند. این مساله تهدیدی جدی برای محیط زیست به حساب می‌آید. بررسی‌ها نشان می‌دهد که حدود ۱۲ درصد از رنگ مصنوعی مصرفی در

کلمات کلیدی

رنگزای طبیعی،
گیاه کاسنی،
دندانه فلزی،
غلظت رنگزا،
ثبات رنگ

* مسئول مکاتبات، پیام نگار: mtehrani@sku.ac.ir



درصد نسبت به وزن کالا (۱۰ درصد زاج سفید) مورد استفاده قرار گرفت. همچنین رنگرزی در حضور اسیدهای مختلف همچون اسید استیک، سولفوریک، تارتاریک، اگزالیک و سیتریک (هر کدام به مقدار ۴ درصد) انجام شد. مقدار دندانه‌ها و اسیدهای استفاده شده بر اساس نتایج تحقیقات پیشین تعیین شد [۱۱، ۱]. لازم به ذکر است در این تحقیق از دندانه‌های قلع و کروم و اسید اگزالیک به صورت محدود استفاده شده و به دلیل مشکلات زیست محیطی استفاده گسترده از این مواد توصیه نمی‌شود. ثبات شستشویی و نوری نمونه‌های مختلف به ترتیب بر اساس استانداردهای ISO 105-C06 و ISO 105-B0 انجام شد [۱۲، ۱۳]. برای بررسی ثبات شستشویی، نمونه‌ها در دمای ۴۰ درجه سانتیگراد به مدت ۳۰ دقیقه در ۱۵۰ میلی لیتر آب شستشو شدند. برای بررسی ثبات نوری نمونه‌ها از دستگاه سنجش ثبات نوری ساخت شرکت ریس سنج استفاده شد. به منظور تعیین تاثیر دما و غلظت بر میزان جذب از دستگاه اسپکتروفتومتر انتقالی Vis UV/ مدل UNICO 2150 / VISIBLE / UV VISIBLE استفاده گردید. در این بخش برای استخراج رنگ از رنگزا، برگ گیاه کاسنی آسیاب شده در ۳۰۰ میلی لیتر آب ۶۰ درجه ریخته شد و ۲۴ ساعت در تاریکی قرار گرفت. سپس این محلول به مدت ۶۰ دقیقه در دمای ۹۰ درجه قرار گرفت و آنگاه چند بار از فیلتر عبور داده شد.

۳- نتایج و بحث

۳-۱- بررسی نیاز رنگزای کاسنی به دندانه

برای بررسی نیاز رنگزای کاسنی به دندانه، نمونه‌هایی از الیاف پشم در حالت بدون دندانه و با دندانه (زاج سفید و کلرید قلع) در حضور اسید استیک رنگرزی شدند. بخشی از نمونه‌های رنگرزی شده به مدت ۲۰ دقیقه در دمای ۵۰ درجه سانتیگراد با استفاده از ۲ درصد صابون نساجی شستشو شدند. نمونه‌های رنگرزی شده خام و شسته شده در شکل ۲ آورده شده است. مشاهدات بصری نشان می‌دهد استفاده از دندانه‌های آلومینیوم و قلع باعث ایجاد رنگ زرد

رنگ می‌باشند [۴، ۵]. برای رفع این مشکلات معرفی رنگزاهای طبیعی جدید و بررسی خواص رنگی آنها از اهمیت ویژه‌ای برخوردار است.

کاسنی یکی از گیاهانی است که تاکنون بیشتر جنبه خوراکی و دارویی داشته است. این گیاه یکی از رنگزاهای گیاهی است که کمتر مورد توجه قرار گرفته است. کاسنی گیاهی پایا با گل‌های آبی یا ارغوانی است. کاسنی در اصل بومی جهان قدیم است که منشأ اصلی آن اروپای مرکزی، مناطق غربی و مرکزی آسیا و شمال آفریقا است و پراکندگی وسیعی در نواحی مختلف ایران به خصوص مناطق کوهستانی دارد [۶، ۷]. در ساختار این گیاه ترکیبات مختلف همچون لوتئولین، کافئیک اسید، فروکتولیگوساکاریدها، اینولین، فلاونوئیدها و مشتقات اسیدی وجود دارند [۹-۷]. فلاونوئیدها مهمترین ساختار شیمیایی مواد رنگزای موجود در برگ گیاه کاسنی می‌باشد [۷]. بررسی تحقیقات انجام شده نشان می‌دهد، تاکنون خاصیت رنگزایی این گیاه بررسی نشده است و تنها در تحقیقات پیشین خواص ضد باکتری بخش‌های مختلف این گیاه مورد بررسی قرار گرفته است [۷، ۹، ۱۰]. در این مقاله برگ گیاه کاسنی استان چهارمحال و بختیاری به عنوان یک رنگزای طبیعی برای رنگرزی نخ‌های پشمی استفاده شده است. اثر پارامترهای رنگرزی مانند روش رنگرزی، نوع دندانه و نوع اسید بر رنگرزی نخ‌های پشمی مورد بررسی قرار گرفته شد. همچنین ثبات شستشویی، ثبات نوری و قابلیت رنگرزی نمونه‌ها در غلظت‌ها و دماهای مختلف بررسی شده است.

۲- تجربیات

برای آزمایش‌های تجربی، نخ پشمی حاصل از الیاف مرینوس با نمره ۵ متریک و ۱۰۰ تاب در متر مورد استفاده قرار گرفت. برای تهیه رنگزا، برگ‌های گیاه کاسنی جمع‌آوری، خشک و آسیاب شدند. برای رنگرزی ابتدا کالای پشمی در محلول ۲ درصد صابون نساجی غیر یونی در دمای ۴۰ درجه سانتیگراد به مدت ۲۰ دقیقه شستشو شد. آنگاه با استفاده از روش‌های پیش‌دندانه، همزمان و پس‌دندانه در حمام‌هایی با مواد و درصدهای مختلف از رنگزای کاسنی، اسید و دندانه رنگرزی شدند. نحوه رنگرزی و دندانه دادن نخ‌های پشمی مطابق شکل ۱ می‌باشند. در همه حمام‌ها نسبت حجم حلال به وزن کالا ۴۰:۱ انتخاب شد.

به منظور بررسی تاثیر نوع دندانه و اسید برفام به دست آمده، دندانه‌های مختلف شامل سولفات مضاعف آلومینیوم پتاسیم (زاج سفید)، سولفات آهن، سولفات مس، دی کرومات پتاسیم، کلرید روی، کلرید نیکل و کلرید قلع به مقدار ۵



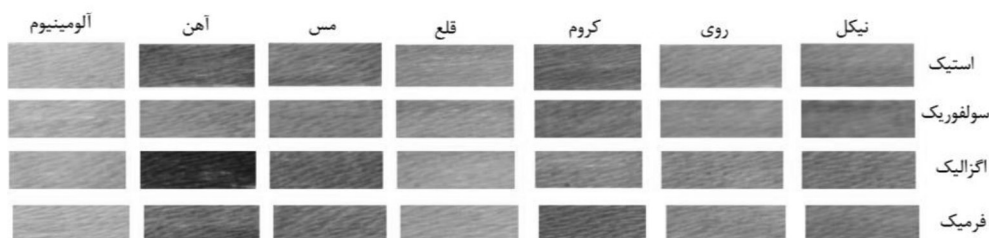
شکل ۳- نمونه‌های کالای رنگ شده با روشهای مختلف



شکل ۲- نمونه‌های کالای رنگ شده با دندان و بدون دندان

شدت‌های مختلف و در حضور دندان‌های آهن، نیکل و روی فام قهوه‌ای روشن تا تیره ایجاد نموده است. لازم به ذکر است رنگ قهوه‌ای ایجاد شده با دندان آهن در حضور اسید اگزالیک نسبت به سایر اسیدها بسیار تیره‌تر شده است. در ساختارهای فلاونوئیدها موجود در برگ گیاه کاسنی گروه‌های هیدروکسیل وجود دارند. وجود این گروه‌ها در ساختار رنگزا باعث ایجاد واکنش‌های پیچیده بین این گروه‌ها و یونهای فلزی (دندان‌های فلزی) می‌شود و این مساله باعث ایجاد فام‌های مختلف بر روی نخ‌های پشمی می‌گردد [۷، ۱۵].

برای بررسی تاثیر نوع اسید بر فام به دست آمده از رنگزای کاسنی، رنگ‌رزی در حضور اسیدهای مختلف انجام شد. اسیدهای استفاده شده، باعث آزاد شدن دندان‌های فلزی و افزایش رمق‌کشی در فرآیند رنگ‌رزی می‌شوند. نتایج بصری (شکل ۵) نشان می‌دهد تغییر نوع اسید تاثیر کمتری نسبت به تغییر نوع دندان بر فام کالاهای رنگ شده داشته است. همان‌طور که در شکل ۵ مشاهده می‌شود تغییر نوع اسید در حضور دندان زاج سفید فام‌های زرد و قهوه‌ای کم رنگ، در حضور آهن فام‌های قهوه‌ای با شدت‌های مختلف و در حضور کروم فام‌های قهوه‌ای-سبز ایجاد نموده است. لازم به ذکر است بررسی پس‌ماند حمام‌های رنگ‌رزی نشان می‌دهد استفاده از اسیدهای اگزالیک، فرمیک و استیک باعث رمق‌کشی بیشتر در حمام رنگ‌رزی و تیره شدن نمونه‌ها شده است. در بین اسیدهای استفاده شده اسید سیتریک ضعیف‌ترین عملکرد را داشته است. به طور کلی بررسی نتایج تاثیر نوع اسید نشان می‌دهد استفاده از اسیدهای مختلف باعث تغییر در مقدار دندان‌های فعال و مقدار جذب رنگ در فرآیند رنگ‌رزی شده است. همچنین در برخی از موارد اسیدها می‌توانند به عنوان واسطه نیز عمل نمایند [۱۹-۱۶].



شکل ۴- نمونه‌های کالای رنگ شده با دندان‌های مختلف

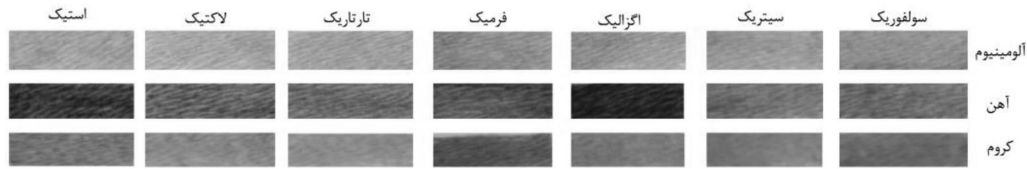
در نمونه‌های رنگ‌رزی شده با گیاه کاسنی شده است. همچنین رنگ باقیمانده در نمونه‌های شسته شده در شکل ۲ نشان می‌دهد برای ایجاد ثبات شستشویی قابل قبول در نمونه‌های رنگ‌رزی شده، استفاده از دندان امری ضروری می‌باشد.

۲-۳- روش رنگ‌رزی

برای تعیین بهترین روش رنگ‌رزی، الیاف پشم به سه روش پیش‌دندان، همزمان و پس‌دندان رنگ‌رزی شدند. شکل ۳، نمونه‌های کالای رنگ شده با روش‌های مختلف را در حضور اسید استیک و دندان‌های زاج سفید و کلرید قلع نشان می‌دهد. همان‌طور که در این شکل مشاهده می‌شود تغییر روش رنگ‌رزی در حضور دندان زاج سفید تاثیر کمی بر فام به دست آمده داشته است. مشاهده بصری نمونه‌های رنگ شده در حضور کلرید قلع نشان می‌دهد نمونه رنگ شده به روش پس‌دندان شدت رنگ بیشتری نسبت به سایر نمونه‌ها دارد. این نتیجه می‌تواند بدین دلیل باشد که در مرحله رنگ‌رزی در روش پس‌دندان، یونهای فلزی که به عنوان دندان استفاده می‌شوند وجود ندارند، لذا در مرحله رنگ‌رزی، کمپلکسی بین رنگ و دندان قبل از نفوذ ایجاد نمی‌شود و امکان نفوذ رنگها و جذب آنها نسبت به روش‌های دیگر بیشتر می‌شود [۱۴].

۳-۳- بررسی تاثیر نوع دندان و اسید

برای به دست آوردن شیدهای مختلف از رنگزای کاسنی، رنگ‌رزی در حضور دندان‌های فلزی متفاوت انجام شد. مشاهدات بصری (شکل ۴) بیانگر این است که با تغییر نوع دندان می‌توان شیدهای مختلف از رنگزای کاسنی بدست آورد. نتایج نشان می‌دهد این رنگزا در حضور دندان آلومینیوم و قلع فام‌های زرد روشن تا تیره، در حضور دندان‌های مس و کروم فام‌های ترکیبی قهوه‌ای-سبز با



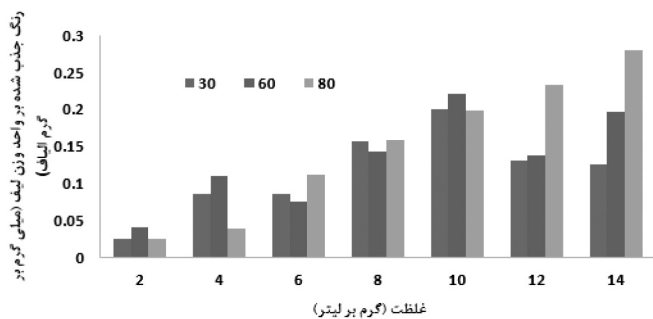
شکل ۵- نمونه‌های کالای رنگ شده با اسیدهای مختلف

۳-۴- بررسی تاثیر دما و غلظت رنگ بر میزان رنگ جذب شده تعادلی

نتایج اثر دما بر مقدار رنگ جذب شده تعادلی در غلظت‌های مختلف رنگ و در حضور ۱۰ درصد دندانه زاج سفید در شکل ۶ آورده شده است. همان‌طور که در این شکل مشاهده می‌شود در غلظت‌های پایین روند خاصی در ارتباط با اثر دما بر مقدار جذب مشاهده نمی‌شود اما با افزایش غلظت، افزایش دما باعث جذب بیشتر رنگ در حالت تعادل شده است. دلیل افزایش جذب رنگ با افزایش دما می‌تواند به خاطر کاهش تجمع رنگ‌های استخراج شده به خصوص در غلظت‌های بالا، افزایش انرژی حرکتی ملکول‌های رنگ و افزایش نفوذ رنگ‌ها به درون الیاف باشد [۱۸].

نتایج بررسی تاثیر غلظت بر مقدار رنگ جذب شده در حالت تعادلی برای دماهای ۳۰، ۶۰ و ۸۰ درجه سانتیگراد در شکل ۷ آورده شده است. همان‌طور که در این شکل مشاهده می‌شود در دماهای ۳۰ و ۶۰ درجه سانتیگراد تا غلظت ۱۰ گرم بر لیتر مقدار رنگ جذب شده افزایش یافته و پس از آن کاهش یافته است.

در دمای ۸۰ درجه سانتیگراد با افزایش غلظت از ۲ تا ۱۴ گرم بر لیتر مقدار رنگ جذب شده افزایش یافته است. این نتایج با یافته‌های تحقیقات پیشین در دماهای بالا همخوانی دارد. فریزاده و همکارانش [۱۷] دریافتند با افزایش غلظت رنگ‌زای رناس (تا ۸ درصد) در دمای ۶۰، درجه مقدار جذب در حالت تعادل به مقدار بسیار جزیی افزایش داشته است اما در دمای ۱۰۰ درجه سانتیگراد، با افزایش غلظت مقدار جذب تعادلی رنگ‌زای رناس به مقدار قابل توجهی افزایش یافته است.



شکل ۶- نتایج اثر دما بر مقدار رنگ جذب شده در حالت تعادل در غلظت‌های مختلف

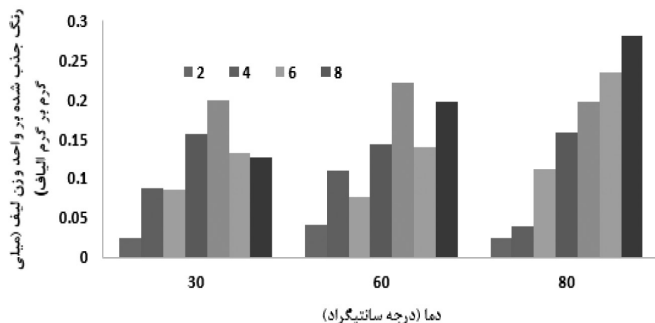
۳-۵- بررسی ثبات شستشویی و نوری

نتایج ثبات شستشویی و نوری نمونه‌های تثبیت شده با دندانه‌های مختلف در جدول ۱ آورده شده است. نتایج نشان می‌دهد نمونه بدون دندانه ثبات شستشویی (درجه ۲ بر اساس معیار خاکستری) و ثبات نوری (درجه ۳-۲ درجه بر اساس معیار آبی) بسیار ضعیف و نامناسبی دارد.

در نمونه‌های بدون دندانه به دلیل عدم اتصال مناسب به لیف پشم دارای ثبات شستشویی پایینی هستند. استفاده از دندانه‌های مختلف تا حد زیاد (حدود درجه ۴-۵ بر اساس معیار خاکستری)، ثبات شستشویی نمونه‌های رنگ شده را افزایش داده است. دندانه‌های کروم و آهن بهترین ثبات شستشویی (درجه ۵ بر اساس معیار خاکستری) را ایجاد نموده است. در ساختارهای فلاونوئیدها موجود در برگ گیاه کاسنی همانند الیاف پشم، گروه‌های هیدروکسیل وجود دارند. این گروه‌ها بر روی اتم اکسیژن دارای جفت الکترون آزاد هستند که می‌توانند باعث پرشدن اربیتال‌های خالی یونهای فلزی شوند و پیوند محکم رنگ-فلز را ایجاد نمایند. این ترکیب منجر به بهبود تمایل رنگ به الیاف و افزایش ثبات رنگ شده است [۲۰].

بررسی نتایج ثبات نوری نشان می‌دهد استفاده از دندانه‌های مختلف باعث افزایش ثبات نوری به میزان دو تا سه درجه (بر اساس معیار آبی) شده است. در بین دندانه‌های استفاده شده، دندانه کروم و مس بهترین ثبات نوری (درجه ۶ بر اساس معیار آبی) را ایجاد نموده‌اند.

بطور کلی، ثبات نوری رنگ‌زاهای طبیعی، به دلیل تجزیه



شکل ۷- نتایج اثر غلظت بر مقدار رنگ جذب شده در حالت تعادل در دماهای مختلف

۴- نتیجه گیری

در این تحقیق برگ گیاه کاسنی به عنوان یک رنگزای طبیعی برای رنگرزی نخ‌های پشمی استفاده شده است. نتایج نشان می‌دهند که با تغییر نوع دندانه می‌توان شیدهای مختلف از جمله زرد، قهوه‌ای-سبز و قهوه‌ای با شدت‌های مختلف ایجاد نمود. برای ایجاد ثبات شستشویی قابل قبول در نمونه‌های رنگرزی شده با رنگزای کاسنی، استفاده از دندانه ام‌ری ضروری است. دندانه‌های کروم و آهن بهترین ثبات شستشویی (درجه ۵ بر اساس معیار خاکستری) را ایجاد نموده است. همچنین در بین دندانه‌های استفاده شده، دندانه کروم و مس بهترین ثبات نوری (درجه ۶ بر اساس معیار آبی) را ایجاد نموده‌اند. در غلظت‌های پایین روند خاصی در ارتباط با اثر دما بر مقدار جذب مشاهده نمی‌شود اما با افزایش غلظت، افزایش دما باعث جذب بیشتر رنگ در حالت تعادل شده است. در دماهای ۳۰ و ۶۰ درجه سانتیگراد تا غلظت ۱۰ گرم بر لیتر مقدار رنگ جذب شده افزایش و پس از آن کاهش یافته است. در دمای ۸۰ درجه سانتیگراد با افزایش غلظت از ۲ تا ۱۴ گرم بر لیتر مقدار رنگ جذب شده افزایش یافته است.

جدول ۱- ثبات شستشویی و نوری نمونه‌های تثبیت شده با دندانه‌های مختلف

نوع دندانه	ثبات شستشویی	ثبات نوری
بدون دندانه	۲	۲-۳
آلومینیوم	۴	۵
آهن	۵	۵-۶
مس	۴-۵	۶
قلع	۳-۴	۵
کروم	۵	۶
روی	۴	۵-۶
نیکل	۴-۵	۵

فتولیتیک بخش کروموفر کم است. محققان نشان داده‌اند که بهبود پایداری نور از طریق محافظت از کروموفر در برابر تخریب فتولیتیک با استفاده از تشکیل کمپلکس بین رنگ و نمک فلزی امکان پذیر است. آنها دریافته‌اند رزونانس ایجاد شده در کمپلکس رنگ و نمک باعث تلف شدن انرژی فوتونهای جذب شده خواهد شد [۱۵، ۲۱].

۵- منابع

- Ahmadi, Z., Shayegh-Broujeni, N., Effectual parameters in natural dyeing: dyeing of woolen yarns by madder, *J. Text. Polym.*, 1(2), 65-69, 2013.
- Teli, D., Adivarekar, R.V., Pardeshi, P.D., Dyeing of pretreated cotton substrate with tea extract, *Colourage*, 4(10), 23-26, 2002.
- Tehrani-Dehkordi, M., Karimiyan, A., Bahrami, S.H., Dyeing of wool and silk fibers with buttercup plant as a natural dye, *ATC 12*, shahghai, china, 2013.
- Kamali-Moghaddam, M., Ghanbari-Adivi, M., Tehrani, M., Effect of acids and different mordanting procedures on color characteristics of dyed wool fibers using Eggplant Peel (*Solanum melongena L.*), *Prog. In color, Colorants and Coatings*, 12(4), 219-230, 2019.
- Siva, R., Status of natural dyes and dye-yielding plants in India, *Curr. Sci.*, 92(7), 916-925, 2007.
- <http://en.wikipedia.org/wiki/chicory>.
- Jadav, K. M., Gowda, K.N.N., Antibacterial and antioxidant properties of silk fabric dyed with cichorium intybus root extract, *Inter. J. Pharm.*, 4(9), 299-304, 2017.
- Li, G.Y., Zheng, Y.X., Sun, F.Z., Huang, J., Lou, M.M., Gu, J.K., Wang, J.H., In silico analysis and experimental validation of active compounds from cichorium intybus L. ameliorating liver injury, *J. of Molec. Sci.*, 16(9), 22190-22204, 2015.
- Patil, G., Vishwkarma, U., Flavone and flavone glycoside from Cichorium intybus Linn. *Inter. Of Pharm. Res.*, 3(3), 835-839, 2012.
- Chandra, K., Jain, S.K., Therapeutic potential of cichorium intybusin lifestyle disorders: a review, *Asian J. of Pharm. and clin. Res.*, 9(3), 20-25, 2016.
- منتظر م، رحیم پورح، بررسی حفاظت پشم دندانه شده با دندانه‌های مختلف و رنگرزی شده با روناس در برابر امواج فرابنفش، گلجام، ۹، ۱۱۹-۱۰۷، ۱۳۸۷.
- International Organization for Standardization. Tests for colour fastness, Part C06: Colour fastness to domestic and commercial laundering. ISO 105-C06- 2010.
- International Organization for Standardization. Tests for colour fastness, Part B02: Colour fastness to artificial light: Xenon arc fading lamp test. ISO 105-B02-2013.
- اعظمی ن، طباطبایی هنزایی س.م، جعفری ص، بررسی و مقایسه مختصات رنگی و

- with *Rhizoma coptidis* extract, *J. Appl. Polym. Sci.*, 101, 3376–3380, 2006.
۱۹. ولی پور ب، اکرامی ا، شمس ناتری ع، بررسی تاثیر PH در رنگرزی کالای پشمی با رنگزای طبیعی قرمز دانه، فناوری نساجی (علوم و تکنولوژی نساجی)، ۷(۲)، ۵۳–۴۳، ۱۳۹۱.
20. Shahmoradi Ghaheh, F., Kamali-Moghaddam, M., Tehrani, M., Comparison of the effect of metal mordants and bio-mordants on the colorimetric and antibacterial properties of natural dyes on cotton fabric, *Color. Technol.*, DOI: 10.1111/cote.12569.
21. Jothi, D., Extraction of natural dyes from African marigold flower (*Tagetes erecta* L.) for textile coloration, *Autex. Res. J.*, 8(2), 49-53, 2008.
- اختلاف رنگ CIE LAB کالای پشمی رنگرزی با روناس به روش های مختلف دندانه دادن و با دندانه های متفاوت، همایش ملی هنر، فرهنگ، تاریخ و تولید فرش دستباف ایران و جهان، نجف آباد، ۱۳۹۰.
15. Vankar, Ps., Chemistry of natural dyes, *Resonance*, 5(10), 73-80, 2000.
16. Kongkachuichay, P., Shitangkoon, A., Chinwongamorn, N., Studies on dyeing of silk yarn with Lac dye: effects of mordants and dyeing conditions, *Sci. Asia*, 28, 161-166, 2002.
17. Farizadeh, K., Montazer, M., Yazdanshenas, M.E., Rashidi, A., Malek, R.M.A., Extraction, identification and sorption studies of dyes from madder on wool, *J. Appl. Polym. Sci.*, 113, 3799–3808, 2009.
18. Ke, G., Yu, W., Xu, W., Color evaluation of wool fabric dyed

Investigation of parameters affecting dyeing of merino wool yarn with chicory leaves plant (Cichorium intybus L)

Majid Tehrani^{1*}, Yahya Bayegan¹, Fatemeh Shahmoradi Ghaheh²

1- Department of Art, Shahrekord University, Chahar Mahal & Bakhtiyari, Iran, 5681188617

2- Faculty of Environmental Science, Urmia University of Technology, West Azerbaijan, Iran, 5756151818.

Abstract

In recent years, a revival interest in the use of natural dyes in textile coloration has been growing. Natural dyes are well compatible with the environment due to their easy degradation. Despite the antiquity and advantages of natural dyes, the use of natural dyes has problems such as the complexity of the dyeing process, limited shades and unsuitable properties of color fastness. To solve the mentioned problems, new natural dyes, different mordants and other effective parameters in dyeing can be used. Chicory (*Cichorium intybus L*) is a plant that is rich of natural dyes. In this research, chicory leaves have been used as a natural dye for dyeing woolen yarns. The effect of dyeing parameters such as dyeing method, mordant type, acid type, dye concentration and dyeing temperature on the shade and the intensity of absorbed dye in wool fibers were investigated. The results indicate that at low dye concentration, by increasing the dyeing temperature there is no trend in color absorption, but with increasing dye concentration, increasing the temperature has caused more absorption of dye in equilibrium. Also, dyed samples with chicory leaves in the presence of metal mordants have acceptable washing and light fastness.

Keywords

Natural colorants,
Cichorium intybus L,
Metal mordant,
Dye concentration,
Color fastness

(* Address Correspondence to M. Tehrani, E-mail: mtehrani@sku.ac.ir