

آبکافت آنزیمی پارچه پنبه - پلی استر با آنزیمهای لیپاز و سلولاز

Enzymatic Hydrolysis of Cotton-polyester Fabric by Using Lipase and Cellulase Enzymes

اکبر خدامی^{*}، فرزانه علی حسینی، محمد مرشد

دانشگاه صنعتی اصفهان، دانشکده نساجی، کد پستی ۸۴۱۵۶

دریافت: ۱۰/۱۰/۲۰۱۳
پذیرش: ۲۵/۱۲/۲۰۱۳

چکیده

در این پژوهش آبکافت آنزیمی پارچه تهیه شده از مخلوط الیاف پنبه و پلی استر بورسی شده است. بدین منظور در مرحله اول آزمایشها، نمونه‌های پارچه با لیپاز در دو غلظت صفر و ۰/۵ گرم بر لیتر و در زمانهای مختلف آبکافت، سپس با آنزیمهای سلولاز در شرایط مناسب برای عملیات زیست پرداخت عمل آوری شده‌اند. در مرحله دیگر، ابتدا نمونه‌ها با سلولاز و بعداز آن با آنزیمهای لیپاز آبکافت شده‌اند. ارزیابی آثار آبکافت و تاثیر تقدم و تاخر کاربرد آنزیمهای لیپاز و سلولاز بر خواص پارچه با استفاده گیری کاهش وزن، جذب رطوبت، نیروی پارگی تنهایی تار، رنگرزی نمونه‌ها و برداشت طیفهای FTIR انجام شده است.

نتایج آزمایشها نشان می‌دهد که شدت آبکافت سلوولوپتی و لیپولیپتی مناسب با مقدار الیاف پنبه و پلی استر موجود در پارچه است. جذب رطوبت پارچه بر اثر عمل بافر قلیایی و لیپاز افزایش می‌باشد. اگر پارچه ابتدا با لیپاز و سپس با سلولاز عمل آوری شود، هر چند که بافر قلیایی می‌تواند سبب افزایش فعالیت آنزیمهای سلولاز شود، اما تغییر ماهیت لیپازها مانع از تاثیر بیشتر سلولازها می‌شود. تقدم آبکافت سلوولوپتی، تاثیر آنزیمهای لیپاز را افزایش می‌دهد. خواص رنگرزی پلی استر تغییری نشان نمی‌دهد، اما مقدار جذب رنگ مستقیم بیشتر می‌شود.

واژه‌های کلیدی: آبکافت آنزیمی، زیست پرداخت، سلولاز، لیپاز، پارچه پنبه - پلی استر

Key words: enzymatic hydrolysis, biopolishing, cellulase, lipase, cotton-polyester fabric

آبکافت پلی استر (پلی اتیلن ترفالات یا PET) در سالهای اخیر مورد

نظر قرار گرفته است [۶]. نتایج مطالعات انجام شده نشان می‌دهد که استرآرهای موجود در ترکیب لیپاز با کمترین تغییر در وزن و استحکام، سبب بهبود خواص ترشوندگی (wetting properties) پارچه‌های پلی استر می‌شوند [۶-۹]. تاکنون پژوهش‌های متعددی در

مقدمه آبکافت (هیدرولیز) آنزیمی پارچه‌های سلوولوپتی خواص کالا را از جهات مختلف بهبود می‌بخشد. سلولاز در شرایطی کنترل شده می‌تواند زیردست، آویزش، هرزدهی، جلا و دیگر خواص سطحی پارچه را بهتر سازد [۱-۵].

جدول ۱- خصوصیات پارچه‌ای که در این آزمایشها به عنوان بستر بکار رفته است.

ضخامت(mm)	وزن(g/m ²)	درصد الیاف		نمود نخ (انگلیسی)		تراکم (در cm)		نوع بافت
		پنبه	پلی استر	پود	تار	پود	تار	
۰/۲۲	۱۲۱	۳۵	۶۵	۳۰	۳۰	۳۰	۳۶	تافته

تریکو درما (Tricoderma) خالص سازی شده و فعالیت این آزمایشها بر اساس روش AF275 شرکت نامیرد ۷۵۰ EGU/g بوده است [۱۱]. محدوده pH بهینه برای فعالیت این آزمایشها ۴/۰-۵/۰ است. آزمایش‌های لیاز با نام تجاری Lumafast ۲۰۰۰ G محصول شرکت بین‌المللی زن کور بود. آزمایش‌های لیاز از منشاء Pseudomonas Mendocina و از نوع باسیلی (bacillus) است. بر اساس روش شرکت زن کور حداقل فعالیت لیاز GLU ۲۰۰۰۰ است. این آزمایشها بیشترین فعالیت را در pH بین ۸/۰ تا ۸/۵ دارند [۱۲]. برای رنگرزی نمونه‌ها از رنگ مستقیم آبی BYR با نام زنریک A1 C.I.Direct Blue و رنگ پراکنده C.I. Disperse Blue ۵۶ Somikaron Blue EFBL با نام زنریک MB100 : Economical High Performance FTIR Bomem استفاده شد.

دستگاهها
آبکافت و رنگرزی نمونه‌ها به وسیله دستگاه رنگرزی آزمایشگاهی قابل کنترل به کمک کامپیوتر با نام Ahiba polymat انجام گردید. وزن خشک نمونه‌ها با استفاده از ترازوی Sartorius مدل ۴۰ مجهز به خشک کن زیر قرمز معین شد. استحکام (نیروی پارگی) نمونه‌های وسیله دستگاه ساخت شرکت زوئیک مدل ۱۴۴۶/۱۴۴۷ گیری و برای تعیین میزان انعکاس نمونه‌های رنگ شده، از طیف نور منع مدل تکس فلش ۲۰۰۰ ساخت شرکت دیناکال استفاده گردید. طیفهای زیر قرمز (IR) به کمک دستگاه طیف نور منع FTIR با نام MB100 : Economical High Performance FTIR Bomem تهیه شد.

روشها
آبکافت آزمایشها پارچه پنبه - پلی استر با خصوصیات ارائه شده در جدول ۱ بکار برده شد. تمام مواد شیمیایی مصرفی از نوع تجزیه‌ای و ساخت شرکت مرک بود. آزمایش‌های سلولاز با نام تجاری سلوسافت ال محصول شرکت Novo Nordisk که به روش تخمیر غوطه وری (Submerged Fermentation) از میکروارگاتیسم

زمینه آبکافت آزمایشی پارچه‌های پنبه‌ای یا پلی استر انجام شده است، اما در مورد پارچه‌هایی که از مخلوط این الیاف تهیه شده‌اند، کارهای پژوهشی چندانی صورت نگرفته است. مخلوط الیاف پنبه و پلی استر از جمله مخلوطهایی است که در تهیه پوشک کاربرد فراوانی دارد. آبکافت سلولولیتی پارچه‌هایی که با درصدهای مختلفی از الیاف پنبه و پلی استر تهیه شده قبل از بررسی شده اند [۱۰] ، اما نتایج کارهای انجام شده نشان می‌دهد که آبکافت لیپولیتی این پارچه‌ها و آبکافت آزمایشی هردو جزء آنها تاکنون مورد بررسی قرار نگرفته است. در این پژوهش، هردو جزء پارچه شامل الیاف پنبه و الیاف پلی استر آبکافت و آثار آن بر خصوصیات پارچه و همچنین، شرایطی که تنها یک جزء آبکافت می‌شود، بررسی شد. برای آنکه مشخص شود که تقدم و تاخر کاربرد هر کدام از آزمایش‌های سلولاز و لیاز چه اثری برآورد آبکافت پارچه به وسیله آزمایش نوع دیگر دارد، در چند آزمایش ابتدا نمونه‌هایی با آزمایش‌های لیاز آبکافت و سپس با سلولاز عمل آوری شدند. در این مرحله برای اینکه مشخص شود تغییر در شدت آبکافت سلولولیتی تاچه اندازه متاثر از اثر آزمایشها یا محلول بافر فلایی است، نمونه‌هایی در حمام شاهد آبکافت لیپولیتی (حمام بافر با pH بین ۸/۰ و ۸/۵) عمل آوری شدند. در مرحله بعد با آزمایش‌های ابتدا نمونه‌ها به وسیله آزمایش‌های سلولاز و در مرحله بعد با آزمایش‌های لیاز و بافر فلایی آبکافت شدند.

تجربی

مواد

در این آزمایشها پارچه پنبه - پلی استر با خصوصیات ارائه شده در جدول ۱ بکار برده شد. تمام مواد شیمیایی مصرفی از نوع تجزیه‌ای و ساخت شرکت مرک بود. آزمایش‌های سلولاز با نام تجاری سلوسافت ال محصول شرکت Novo Nordisk که به روش تخمیر غوطه وری (Submerged Fermentation) از میکروارگاتیسم

نمونه قبل و بعد از هروواکنش محاسبه شد. اندازه گیری نیروی پارگی نخهای تار مطابق روش استاندارد ASTM D2256 انجام گردید. برای تعیین مقدار رطوبت بازیافنی، نمونه‌ها به مدت ۷۲ ساعت در شرایط استاندارد نگهداری وسپس وزن شدند. برداشت طیفهای FTIR از نمونه‌ها به روش تهیه قرص باپتاپسیم بر می‌رد انجام گردید. در این مرحله از قرص KBr به عنوان زمینه (background) استفاده و بقیه طیفها نسبت به آن سنجیده شد. برای رنگرزی نمونه‌ها از دو رنگ پراکنده و مستقیم استفاده گردید.

از آنجا که یکی از عوامل تاثیرگذار بر رنگرزی pH کالاست قبل از رنگ کردن نمونه‌ها pH آنها مطابق روش استاندارد AATCC ۸۱-۱۹۸۹ اندازه گیری شد. در مرحله رنگرزی، نمونه‌های آبکافت شده همراه نمونه شاهد به سه روش عمل آوری شدند. ابتدا نمونه‌ها با محلول رنگها رنگرزی شدند. غلظت رنگ پراکنده ۰/۱ درصد و رنگ مستقیم ۰/۲۵ درصد نسبت به وزن کالا انتخاب گردید. علت بکاربردن غلظت بیشتر برای رنگ مستقیم، حسابیت آن به نمک بود. بنابراین و با توجه به هدف آزمایش که ایجاد می‌کرد بجز رنگ و آب هیچ ماده کمکی دیگری به حمام رنگرزی اضافه نشود، برای جبران کاهش مقدار جذب رنگ مستقیم، غلظت بیشتری از آن بکار برده شد. نتایج این مرحله نشان می‌دهد که سرعت رنگرزی و مقدار جذب رنگ نمونه‌ها دارای تفاوت زیادی است. بنابراین، برای مشخص شدن اینکه چه میزان از تغییرات ناشی از آبکافت جزء پلی استری یا جزء پنبه‌ای پارچه است، نمونه‌ها با رنگ مستقیم و در مرحله دیگری نیز با رنگ پراکنده عمل آوری شدند. در هر سه روش رنگرزی نسبت حجم محلول به وزن کالا ۵۰ به ۱ بود و همه نمونه‌ها در هر سه روش در یک حمام رنگرزی شدند. دمای حمام بعد از ۲۰ دقیقه به ۱۰۰°C ارسید و نمونه‌ها به مدت ۶۰ دقیقه در این شرایط رنگرزی شدند. بعداز این زمان، طی مدت ۲۰ دقیقه دمای ۶۰ کاهش داده شد. در این مرحله نمونه‌ها خارج و در چند مرحله با آب سرد بدون اینکه هیچ ماده کمکی اضافه شود شستشو شدند.

مقدار انعکاس نمونه‌های رنگ شده با دستگاه طیف نورسنج اندازه گیری شد. بدین منظور نمونه‌ها بحدی تا می‌شد که پشت پوش شوند. سپس، از قسمتهای مختلف پارچه چهار بار انعکاس گرفته شد و از مقدار میانگین آنها برای رسم منحنی انعکاسی، محاسبه مقدار نسبت جذب رنگ به انتشار آن، ضریب کیوبلکا-مانک (Kubelka-Munk) یا K/S، و اختلاف رنگ هر نمونه نسبت به نمونه شاهد بر اساس مراجع استفاده گردید [۱۳]. برای تعیین مقدار جذب نمونه‌ها طول موجی در نظر گرفته شد که در آن انعکاس دارای حداقل مقدار خود بود.

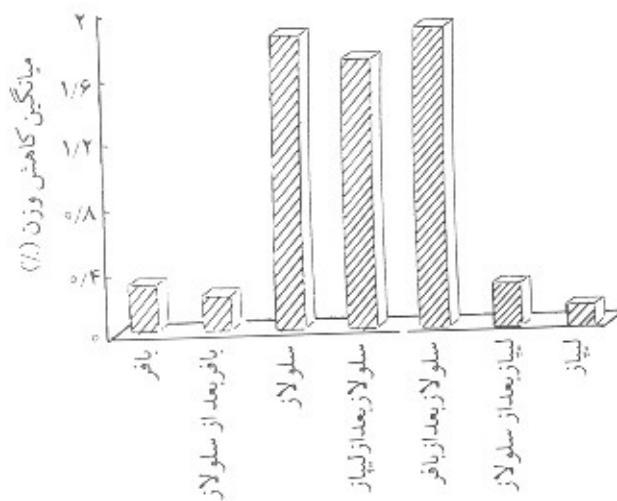
جدول ۲- شرایط آبکافت.

به وزن کالا (L/R)	نسبت حجم محلول	pH	زمان واکنش (min)	دما (°C)	و (L/Lazar)	غلظت آنژیم (g/l)
۱/۲۰	۱/۲۰	۵ (با فرسیدیم فسفات)	۸-۸/۵ (با فرسیدیم)	۴۵	۱۲۰، ۶۰، ۳۰، ۱۵	۴۰

گرم بر لیتر سطح فعال غیر یونی (tween ۸۵) در L/R = ۱/۳۰ شستشو شدند. چگونگی شرایط آبکافت در جدول ۲ نشان داده شده است. از آنجا که اطلاعات چندانی از نحوه و شدت تاثیر آبکافت لیپولیتی بر پارچه‌های محلول در دست نبود، نمونه‌ها با توجه به اطلاعات آزمایش‌های قبلی [۷] با یک غلظت ولی در زمانهای مختلف آزمایش شد. نحوه آبکافت نیز بدین ترتیب بود که ابتدا محلول بافر ساخته شد و سپس با افزودن مقدار لازم آنژیم، نمونه‌های پارچه وارد محلول گردید و پس از اینکه دمای واکنش بعد از ۱۰ دقیقه به دمای مورد نظر رسید، نمونه‌ها در زمانهای ۱۵، ۳۰، ۶۰ و ۱۲۰ دقیقه در واکنش شرکت کردند. برای ختنی سازی و غیر فعال ساختن آنژیمهای نمونه‌ها به مدت ۱۰ دقیقه در بافر اسیدی قرار گرفتند و سپس آبکشی و در دمای محیط خشک شدند. شبیه انجام آبکافت سلولولیتی نیز مانند آنژیمهای لیپاز بود، با این تفاوت که به جای بافر سدیم فسفات از بافر سدیم استات استفاده شد و به منظور افزایش سایش مکانیکی به هر حمام ۵۰ ساچمه فولادی اضافه گردید. غیر فعال ساختن آنژیمهای سلولولیتی با استفاده از محلول ۱/۲۰ سدیم کربنات انجام شد. از آنجا که زیست پرداخت این نوع پارچه قابل بررسی شده بود [۱۰]، نمونه‌ها تنها در یک زمان و به مدت ۴۵ دقیقه آبکافت شدند.

در تعدادی از آزمایشها ابتدا نمونه‌ها با آنژیمهای لیپاز و بافر مناسب برای این آنژیمها (pH = ۸-۸/۵) آبکافت و سپس با سلولولیت عمل آوری شدند. در مرحله دیگر، ابتدا نمونه‌ها با آنژیمهای سلولولیت و بعد از آن با آنژیمهای لیپاز و بافر قلبایی آبکافت شدند.

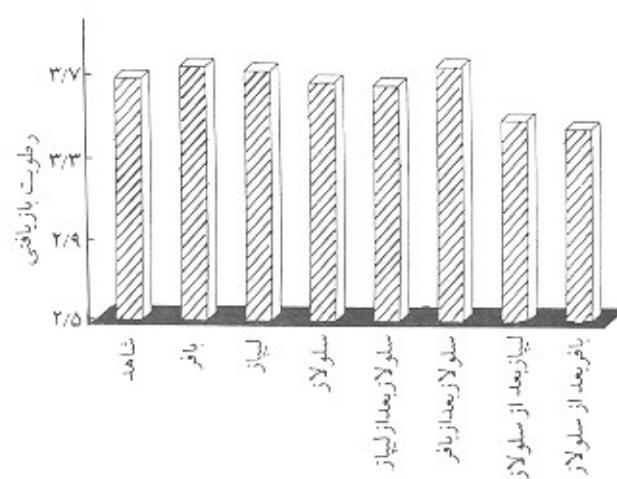
بررسی آثار آبکافت بر خصوصیات پارچه آثار آبکافت برخواص نمونه‌ها با اندازه گیری کاهش وزن، نیروی پارگی نخهای تار، میزان رطوبت بازیافنی، رنگرزی نمونه‌ها و با تهیه طیفهای FTIR ارزیابی شد. کاهش وزن با اندازه گیری وزن خشک



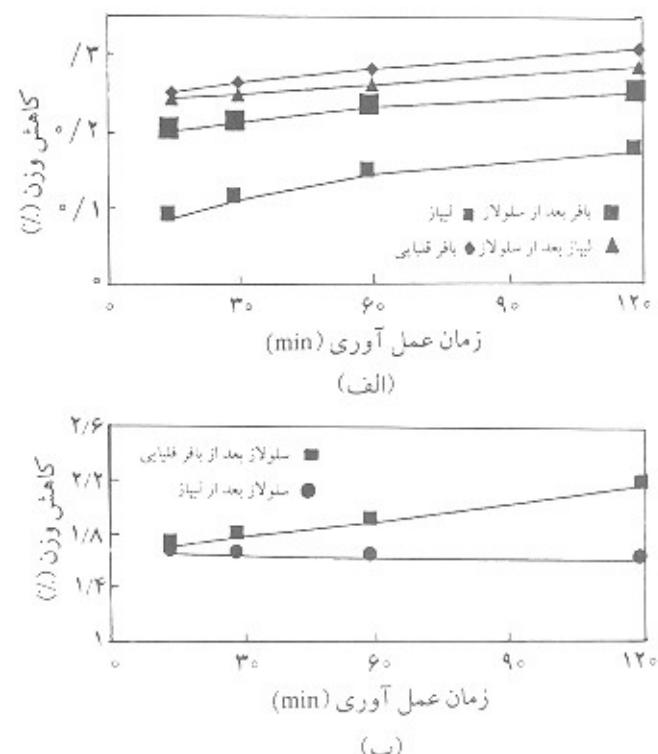
شکل ۲- میانگین کاهش وزن نمونه‌ها در زمانهای مختلف.

که شدت آبکافت به وسیله بافر و لیاز متناسب با درصد الیاف پلی استر موجود در پارچه است.

در بررسی اثر تقدم و تاخر آبکافت با دو نوع آنزیم سلولاز و لیاز برای تشخیص اینکه کاربرد هر کدام از آنزیمهای اثری بر شدت آبکافت پارچه به وسیله آنزیم نوع دیگر دارد مشاهده شد که اگر پارچه قبل از بافر قلبایی آبکافت شده باشد، کاهش وزن برای عمل سلولاز بیشتر من شود، زیرا برای عمل قلبایی واکنش پذیری و امکان دسترسی آنزیمهای سلولوز افزایش می‌یابد [۱۴، ۱۵]، این اثر به علت پایین بودن pH قلبایی بافر، همان گونه که شکل ۱ نشان می‌دهد، بیشتر در زمانهای ۶۰ و ۱۲۰ دقیقه مشاهده می‌گردد (نمونه‌ای که با عنوان بافر و سلولاز بعد از بافر مشخص شده است) . اما در مروری که پارچه قبل از عمل آوری با سلولاز به مدت ۶۰ و ۱۲۰



شکل ۳- میانگین مقدار جذب رطوبت نمونه‌ها در زمانهای مختلف.



شکل ۱- (الف) کاهش وزن نمونه‌ها بر اثر لیاز و بافر قلبایی نسبت به زمان عمل آوری و (ب) کاهش وزن نمونه‌ها بر اثر سلولاز بعد از عمل آوری با لیاز یا بافر قلبایی در زمانهای معین.

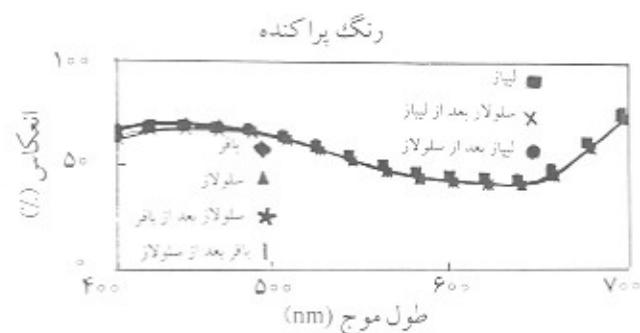
نتایج و بحث

کاهش وزن، اولین عاملی بود که برای مقایسه شدت آبکافت نمونه‌ها ارزیابی شد. نتایج این آزمایشها در شکل‌های ۱ و ۲ نشان داده شده است. همان گونه که از شکل ۱ مشخص است، با افزایش زمان واکنش شدت آبکافت بیشتر و در نتیجه میزان کاهش وزن نمونه‌ها هر چند اندک زیاد می‌شود. در این شکل‌ها مشاهده می‌شود که کاهش وزن نمونه‌های عمل آوری شده در بافر بیش از نمونه‌هایی است که با آنزیم لیاز عمل آوری شده‌اند. این باقته با نتایج کارهای قبلی مشابه است [۷]. بنظر می‌رسد که آنزیمهای لیاز دارای نقشی بازدارنده برای خوردگی زنجیرها به وسیله بافر قلبایی اند. از طرف دیگر، مشخص می‌شود که کاهش وزن برای عمل بافر و آبکافت لیوبلیتی برای پارچه محلوط، کمتر از پارچه صدرصد پلی است. این متابه نتایجی است که برای کاهش وزن برای آبکافت سلولولینتی بدست آمده بود [۱۰]. بنابراین، می‌توان نتیجه گرفت

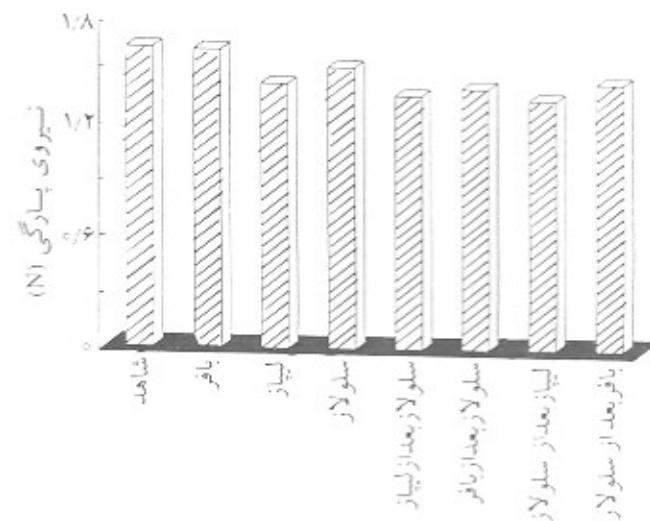
قیبلاب آنژیمهای سلولاز عمل آوری شده اند افزایش می باید . از آنجا که سلولاز و محبیط عمل آن تاثیر چندانی بر جزء پلی استری پارچه ندارند، از این رو، این تغییر ناشی از اثر لیاز برجزه سلولوزی پارچه است.

تغییرات مقدار جذب رطوبت دومین عاملی بود که در این پژوهش بررسی شد. نتایج این آزمایشها نشان می دهد (شکل ۳) که جذب رطوبت نمونه های آبکافت شده با بافر ولیاز افزایش می باید . علت آن نیز بوجود آمدن گروه های کربوکسیل و هیدروکسیل بر اثر شکسته شدن پیوندهای استری است [۶,۷,۹]. اما، اثر بیشتر بافر بر جذب رطوبت علاوه بر مطلب پیش گفته برای کاهش وزن به تاثیر بافر برجزه سلولوزی پارچه نیز مربوط می شود، زیرا قلاییها می توانند جذب رطوبت پنه را افزایش دهند.

در نمونه های عمل آوری شده با سلولاز جذب رطوبت تقریباً ثابت مانده است، ولی در نمونه هایی که قبل از این با بافر عمل آوری شده اند، همان گونه که انتظار می رود، مقدار رطوبت بازیافی بیشتری نسبت به نمونه شاهد دارند . بر خلاف این، مشاهده شد که اگر قبل از آبکافت سلولولیتی نمونه ها با لیاز عمل آوری شوند (به مدت ۱۵ دقیقه) جذب رطوبت افزایش می باید، ولی در زمانهای طولانی تر، جذب رطوبت کمتر می شود. این نتیجه یافته های مربوط به نتایج کاهش وزن را به معنی تغییر ماهیت آنژیمهای لیاز در زمانهای طولانی تایید می کند. جذب رطوبت نمونه هایی که قبل از عمل آوری با لیاز، به وسیله سلولاز آبکافت شده اند، در همه زمانها کاهش یافته است . از آنجا که در همین شرایط کاهش وزن نمونه ها افزایش یافته است، بمنظور می رسد که علت کاهش جذب رطوبت به خوردگی و جدا شدن قسمتهایی از زنجیرهای پلی استری که آبکافت شده اند مرتبط باشد . در کارهای قبلی نیز



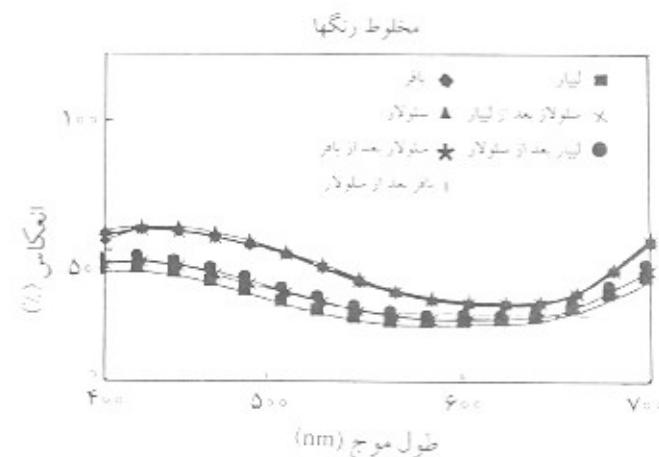
شکل ۶- مقدار انعکاس نمونه های رنگرزی شده با رنگ پراکنده.



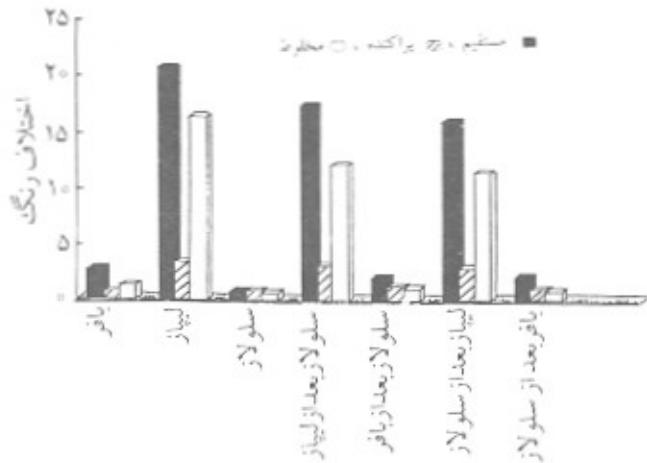
شکل ۴- میانگین مقدار نیروی پارگی نخهای نار نمونه ها در زمانهای مختلف.

دقيقه با آنژیمهای لیاز آبکافت شده کاهش وزن کمتر شده است (شکل ۱). این پدیده سبب می شود تا میانگین کاهش وزن این نمونه ها، که در شکل ۲ نشان داده شده است، از کاهش وزن نمونه هایی که فقط با سلولاز آبکافت شده اند کمتر باشد . از آنجا که در کارهای انجام شده قبلی [۷] نیز تاثیر منفی افزایش زمان بر کاهش وزن در آبکافت لیولیتی مشاهده شده است، مشخص می شود که علت این پدیده به تغییر ماهیت (دناتوره شدن، denaturation، آنژیمهای لیاز و جذب بروتین بر سطح مواد پلیمری مربوط می شود [۷,۹,۱۲]. این رفتار آنژیمهایی می تواند همان عامل بازدارنده خوردگی زنجیرهای به وسیله بافر باشد.

کاهش وزن حاصل از آبکافت لیولیتی برمونه هایی که

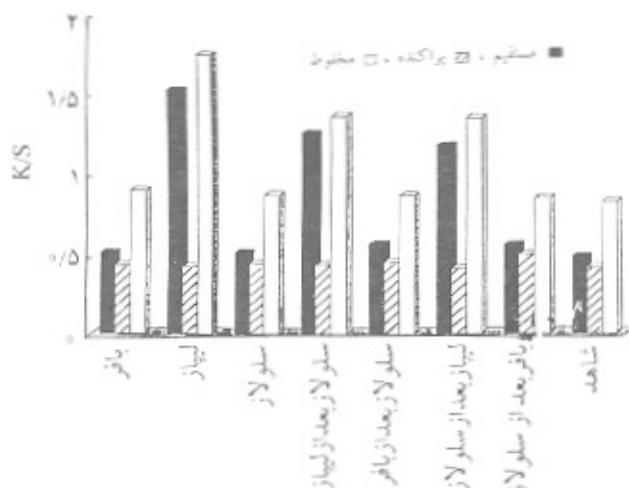


شکل ۵- مقدار انعکاس نمونه های رنگرزی شده با مخلوط رنگهای مستقیم و پراکنده.

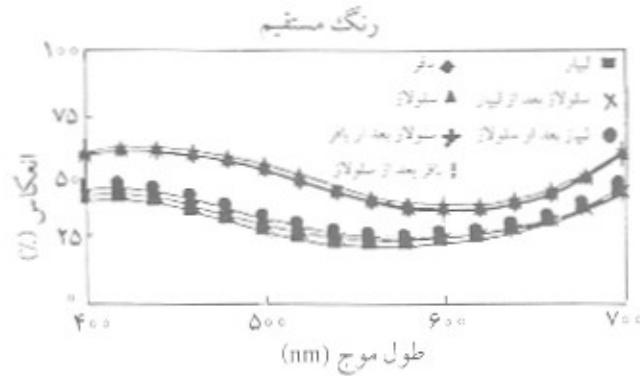


شکل ۸- میانگین اختلاف رنگ تموئه ها نسبت به تموئه شاهد.

نتایج مربوط به رنگرزی نمونه‌ها در شکل‌های ۵ تا ۹ تسان داده شده است. انعکاس نمودهایی که با مخلوط رنگهای پراکنده و مستقیم رنگرزی شده‌اند در شکل ۵ ارائه شده است. همان گونه که این شکل و نتایج مربوط به محاسبه مقدار نسبت جذب به انتشار رنگ و اختلاف رنگ نسبت به نمونه عمل آوری نشده در شکل‌های ۸ و ۹ نشان می‌دهد در تمام مواردی که پارچه با آنزیم لیپاز عمل آوری شده مقدار جذب رنگ افزایش یافته است. در این نمونه‌ها اختلاف رنگ در مواردی بسیار زیاد و بیش از ۲۰ واحد نیز می‌شود، در حالی که این مقدار برای نمونه‌هایی که با بافر و سلولاز آبکافت شده‌اند در اکثر موارد کمتر از ۲ واحد است. این اختلاف



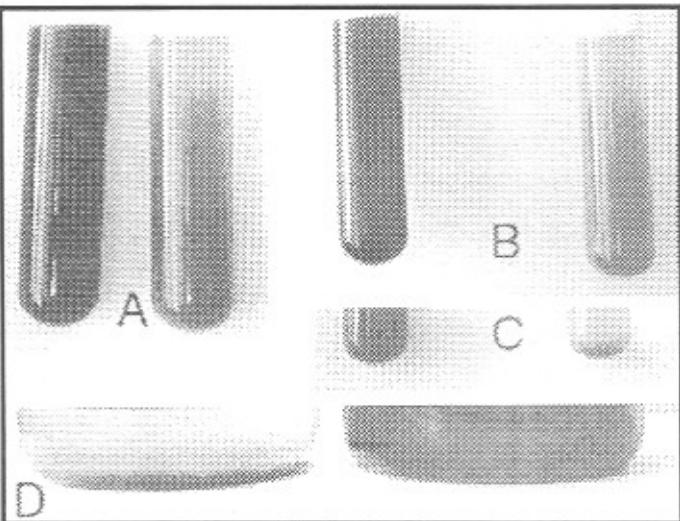
شکل-۹. نسبت مقدار جذب به انتشار نمونه‌های رنگرزی شده با رنگ مستقیم، رنگ پراکنده و مخلوط رنگهای مستقیم و پراکنده.



شکل ۷- مقدار انعکاس نمونه‌های رنگرزی شده با رنگ مستقیم.

اندازه گیری تبروی پارگی نخهای تار، یکی دیگر از عواملی بود که بررسی شد. نتایج این آزمایشها در شکل ۴ نشان داده شده است. اما مشاهده می شود که تغییرات استحکام بر اثر عمل بافر ناچیز است. اما در آبکافت نیولویتی تبروی پارگی نخهای تار کاهش می یابد، زیرا نمونه ها علاوه بر بافر به وسیله آتزیمهای نیز آبکافت می شوند. کاهش استحکام بر اثر عمل سلولاز کمتر از کاهش آن بر اثر آتزیمهای لیپاز است، زیرا فقط ۳۵ درصد الیاف موجود در پارچه سلولوزی اند. همان گونه که در تحلیل نتایج مشخص شد و آزمایشها قبلی نیز تائید می کند [۱۰] کاهش استحکام وزن کسالا بر اثر آبکاف سلولولیتی متناسب با مقدار الیاف موجود در پارچه است و از سوی دیگر، در پارچه های مخلوط این الیاف استحکام کالا عمدتاً ناشی از جزء پلر است، است.

در نمونه‌ای که ابتدا با لیاز و سیس با آنژیمهای سلولار آبکاف شده است کاهش استحکام کمتر از مجموع کاهش استحکام نمونه‌هایی است که فقط با لیاز و سلولاز عمل آوری شده‌اند. این یافته با نتایج مربوط به کاهش وزن مطابقت دارد، زیرا در این نمونه‌ها کاهش وزن نیز به دلایلی که بیان شد کمتر شده است. همچنین، نمونه‌هایی که قبلاً از عمل آوری با سلولاز به وسیله بافر آبکاف شده‌اند کاهش استحکام همانند کاهش وزن بیشتر شده است. اثر آبکاف لیولیتی بر استحکام نمونه‌هایی که قبلاً با سلولازها عمل آوری شده‌اند و نمونه‌هایی که فقط با لیاز آبکاف شده‌اند یکسان است. اما نمونه‌هایی که قبلاً از عمل آوری با بافر به وسیله سلولاز آبکاف شده‌اند، کاهش استحکام آنها تا ۵ درصد افزایش یافته است، زیرا کلای سلولوزی که با آنژیمهای آبکاف شده است به آبکاف قلیایی حاست.

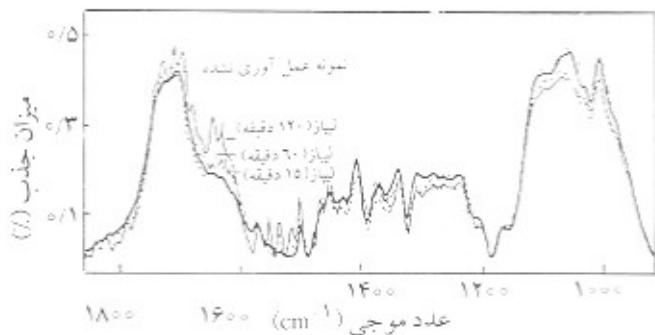


شکل ۱۱- نمایش مراحل تشکیل رسوب رنگیه و آنزیم طی مرحله رنگرزی، A و B: رسوب در حال تشکیل، C و D: تک نشین شدن رسوب.

رنگهای پراکنده به صورت جبس فیزیکی جذب می‌گردند، بنابراین از این پدیده متاثر نمی‌شوند. برای تائید این موضوع، مرحله رنگرزی بدون کالا در حمام تکرار شد. شکل ۱۱ نیز بخوبی مشخص می‌کند که رنگ مستقیم با آنزیم پیوند برقرار کرده و باعث تشکیل رسوب شده است و از جانب دیگر نیز با مشاهده تغییر رنگ رسوب بوجود آمده علت تغییر سایه پارچه‌ها نیز مشخص می‌شود.

نتیجه‌گیری

نتایج مربوط به اندازه‌گیری کاهش وزن و استحکام مشخص می‌سازند که شدت آبکافت سلولولیتی و لیپولیتی متناسب با مقدار الیاف پنه و پلی استر موجود در پارچه است. از نتایج مربوط به جذب رطوبت و کاهش استحکام و رنگرزی معلوم می‌شود که بهتر است پارچه ابتدا با لیپاز و سپس با سلولاز عمل آوری شود، اما با اینکه با فر قلبایی می‌تواند سبب افزایش فعالیت آنزیمهای سلولاز شود و لی تغییر ماهیت لیپازها مانع از اثر بیشتر سلولازها می‌گردد. بنابراین، مشخص می‌شود که مناسیتر آن است که پارچه در ابتداء مدت ۱۵ دقیقه با لیپاز آبکافت شود. در مرحله بعد نیز که پارچه با سلولاز عمل آوری می‌شود دیگر نیازی به خشی‌سازی آنزیمهای لیپاز نیست، زیرا در pH عمل سلولازها این کار انجام خواهد شد.



شکل ۱۰- طیفهای FTIR نمونه‌های آبکافت شده با لیپاز در زمانهای ۱۵، ۶۰ و ۱۲۰ دقیقه و نمونه عمل آوری نشده.

علاوه بر افزایش جذب رنگ به تغییر سایه (shade) نمونه‌ها نیز مربوط می‌شود. در شکل ۵ هم بخوبی تغییر سایه از آبی به بنفش مشاهده می‌شود. آزمایشها مشخص می‌سازند که pH پارچه خشنی بوده و این تغییر سایه نمی‌تواند ناشی از pH پارچه باشد. بنابراین، برای تعیین اینکه نتایج بدست آمده متاثر از تغییرات کدام جزو پارچه است در یک مرحله نمونه‌ها با رنگ پراکنده و در مرحله دیگر با رنگ مستقیم رنگرزی شدند.

شکل ۶ نشان می‌دهد که عمل آن خواص رنگرزی جزو پلی استری تغییر چندانی نمی‌کند و اختلافی در جذب رنگ نسبت به نمونه شاهد مشاهده نمی‌شود. این نتایج در تأیید یافته‌های قبلی است [۸]. در رنگرزی نمونه‌ها با رنگهای مستقیم همان تغییراتی که در رنگرزی با مخلوط رنگها وجود داشت به میزان بیشتر مشاهده می‌شود (شکل‌های ۷ تا ۹). از آنجا که آنچه با لیپاز بر جزء سلولوزی بی اثر است و نمونه عمل آوری شده با بافر نیز تفاوتی را نسبت به نمونه شاهد نشان نمی‌دهد، در نتیجه این تغییرات می‌تواند ناشی از همان تغییر ماهیت لیپاز و رسوب آنزیمهای بر سطح کالا باشد. طیفهای ریز فرماز نمونه‌هایی که با لیپاز عمل آوری شده‌اند (شکل ۱۰) نیز موید این موضوع است، زیرا همان گونه که این شکل نشان می‌دهد با افزایش زمان آبکافت لیپولیتی تغییر شکل یکها و تشکیل ییکهای جدید در مقایسه با طیف نمونه شاهد بیشتر می‌شود. با توجه به اینکه اثر آبکافت بر کالا در حدی تیت که سبب بروز چنین پدیده‌ای باشد [۷، ۹]، بنابراین مشخص می‌شود که با نت پروتئینها بر سطح پارچه، مولکولهای رنگ مستقیم جذب آنها شده و در نتیجه نه تنها مقدار جذب نسبت به نمونه‌هایی که با لیپاز عمل آوری نشده‌اند افزایش می‌یابد، بلکه پیوند رنگ و آنزیم سبب تغییر سایه پارچه نیز می‌شود و از طرفی، چون

نتایج مربوط به مرحله رنگرزی بخوبی نشان می‌دهد که اگر سلولازها بعد از آنزیمهای لیاز بکار روند، آن‌گاه سایش مکاتیکی اعمال شده می‌تواند پروتئینهای چسبیده به سطح کالا را نیز از آن جدا سازد. در چنین شرایطی نه تنها جذب رنگ مستقیم افزایش می‌یابد، بلکه تغییر سایه بوجود آمده براثر پیوند رنگ با آنزیمهای رسوب کرده بر سطح پارچه نیز به حداقل می‌رسد.

مراجع

۱. خدامی اکبر، امیرشاھی سیدحسین و نورالدین مهرخ، اثر تابش میکروویو بر هیدرولیز پارچه‌های پنبه‌ای، مجله امیرکبیر، سال دهم، شماره ۴۵، ۱۳۷۸.
۲. مرشد محمد و خدامی اکبر، "اثر عوامل زمان، دما، غلظت آنزیم و پرزهای سطحی بر کاهش وزن در زیست پرداخت پارچه‌های پنبه‌ای"، مجله علوم و تکنولوژی پلیمر، سال دهم، شماره ۳۸، زمستان ۱۳۷۶.
۳. خدامی اکبر و عاشوری کجیدی حسین، "زیست پرداخت پارچه‌های پنبه‌ای در مرحله آهارگیری آنزیمی" مجله علوم و تکنولوژی پلیمر، سال یازدهم، شماره ۴۲، زمستان ۱۳۷۷.
4. Zadhoush A., Khoddami A. and Aghakhani, M., "The Influence of Enzymatic Hydrolysis of Cellulosic Substrate on the Final Quality of Coated Fabrics", *J. Indust. Text.*, 30, 3, 211-221, 2001.
5. Khoddami A., Siavashi M., Hosseini S.A., and Morshed M.; "Enzymatic Hydrolysis of Cotton Fabrics With Weft Yarns Produced by Different Spinning Systems" *Iran. Polym. J.*, 11, 2, 99-106, 2002.
6. Hsieh Y.L., and Cram L.A., "Enzymatic Hydrolysis to Improve Wetting and Absorbency of Polyester Fabrics", *Text. Res. J.*, 68, 5, 311-319, 1998.
۷. خدامی اکبر، خلیلی هاله و مرشد محمد، "هیدرولیز آنزیمی پارچه‌های پلی استر، فصل اول: اثراًت هیدرولیز بر وزن، استحکام، ضخامت و جذب رطوبت"، مجله امیرکبیر، سال دوازدهم، شماره ۱۳۷۹، ۴۰.

۸. خلیلی هاله، خدامی اکبر و مرشد محمد، "هیدرولیز آنزیمی پارچه‌های پلی استر، قسمت دوم: بررسی رفتار رنگرزی پلی استر هیدرولیز شده با لیاز"، مجله علوم و تکنولوژی پلیمر، سال چهاردهم، شماره ۵۲، تیرماه ۱۳۸۰.

9. Khoddami A., Morshed M., and Tavanai, H., "Effects of Enzymatic Hydrolysis on Drawn Polyester Filament Yarns", *Iran. Polym. J.*, 10, 6, 363-370, 2001.
10. خدامی اکبر، مرشد محمد، هوشیار شادی و شیشه بران مریم، "اثر هیدرولیز آنزیمی بر کاهش وزن و میزان پرزدهی پارچه‌های پنبه‌ای و مخلوط پنبه-پلی استر"، مجله علوم و تکنولوژی پلیمر، سال یازدهم، شماره ۳۹، بهار ۱۳۷۷.
11. Product Sheet of Cellusoft L, from Novo Nordisk A/S, Denmark, 1999.
12. Product Sheet of Lumafast 2000 G, from Genencor International Delivering Innovation Through Biotechnology, Finland, 1999.
13. McDonald, R., *Color Physics for Industry*. Dyers Company Publications Trust, Bradford, 1987.
14. Buschle – Diller G. and Zeronian S.H., "Enzymatic and Acid Hydrolysis of Cotton Cellulose After Slack and Tension Mercerization", *Text. Chem. Color.*, 26, 4, 17-24, 1997.
15. Almeida L., and Cavaco - Paulo A.. "Softening of Cotton by Enzymatic Hydrolysis", *Melland Textilber.*, 74, 5, 404-407 and E184-185, 1993.