



اثر بتاسیکلودکستربین بر خواص رنگی و ثباتی منسوجات چاپ شده پنبه / پلی استری

فائزه صحرایی اردکانی^۱، حاتمه بهاری مقدم^۲، محمد خواجه مهریزی^{۳*}، سید منصور بیدکی^۴

۱- دانشجوی کارشناسی ارشد، دانشکده مهندسی نساجی، دانشگاه یزد، یزد، ایران، صندوق پستی: ۸۹۱۸۵-۷۴۱

۲- کارشناس، دانشکده مهندسی نساجی، دانشگاه یزد، یزد، ایران، صندوق پستی: ۸۹۱۸۵-۷۴۱

۳- استادیار، دانشکده مهندسی نساجی، دانشگاه یزد، یزد، ایران، صندوق پستی: ۸۹۱۸۵-۷۴۱

۴- دانشیار، دانشکده مهندسی نساجی، دانشگاه یزد، یزد، ایران، صندوق پستی: ۸۹۱۸۵-۷۴۱

در دسترس به صورت الکترونیکی از: ۱۳۹۴/۱۲/۲۰ تاریخ پذیرش: ۹۴/۵/۱۸

تاریخ دریافت: ۹۳/۱۱/۹

چکیده

امروزه استفاده از مواد کمکی جهت بهبود شرایط رنگرزی و چاپ بسیار اهمیت دارد. در تحقیق حاضر پارچه پنبه/ پلی استر ابتدا با بتا سیکلودکستربین پد شده و پس از چاپ با رنگزهای دیسپرس-راکتیو نهایتاً با نانوذرات دی اکسید تیتانیم برای بهبود خواص خود تمیزشونگی عمل گردیده است. هدف از انجام این تحقیق، بررسی اثر بتاسیکلودکستربین بر خواص منسوج چاپ شده بوده و همچنین در این راستا، تصاویر سطحی حاصل از میکروسکوپ الکترونی، خواص خود تمیزشونگی و ضد میکروبی کالا مورد مطالعه قرار گرفته است. نتایج به دست آمده نشان داد که با افزایش غلظت بتاسیکلودکستربین قدرت رنگی (K/S) نمونه‌ها کم شده و علاوه بر این، زمان جذب آب کاهش یافته و در مساحت پخش آب و قدرت نگهداری آب محتوی در کالا افزایش مشاهده شده است. همچنین آزمون ارزیابی خواص ضد میکروبی نمونه‌ها حاکی از اثر محدود بتاسیکلودکستربین در بهبود فعالیت ضد میکروبی کالا می‌باشد.

واژه‌های کلیدی: بتاسیکلودکستربین، چاپ، نانو دی اکسید تیتانیم، پارچه پنبه/ پلی استر، خواص رنگی و ثباتی.

Effect of β -Cyclodextrin on Color Values and Fastness Properties of Printed Cotton/Polyester Fabrics

F. Sahraei Ardakani, H. Bahari Moghaddam, M. Khajeh Mehrizi*, S. M Bidoki

Textile Engineering Department, Yazd University, P.O. Box: 89185-741, Yazd, Iran

Received: 29-01-2015

Accepted: 09-08-2015

Available online: 10-03-2016

Abstract

Nowadays, auxiliaries are playing a very important role in improving textile dyeing and printing conditions. In the present study, cotton/polyester fabric was padded with beta-cyclodextrin (β -CD) and after printing with disperse-reactive dyes, samples were treated with TiO_2 nanoparticle to improve their self-cleaning properties. The effect of β -CD on properties of printed fabric and scanning electron microscope surface image, their self-cleaning and antimicrobial properties were studied. According to the results, increasing concentration of β -CD could reduce color strength (K/S) of the samples and their water absorption time whilst water spreading area and value of the retained water were increased. β -CD showed a very limited effect on improving antimicrobial activity of goods. *J. Color Sci. Tech.* 9(2016), 287-296©. Institute for Color Science and Technology.

Keywords: Beta-cyclodextrin, Printing, Nanotitanium dioxide, Cotton/polyester fabric, Color and fastness properties.

از جمله مشتقات سیکلودکسترین‌ها، آلفا، بتا و گاما^۱ است که هر کدام به ترتیب از ۴، ۷، ۸، ۱ واحد ۶ گلوكوز تشکیل شده‌اند که در جدول ۱ در مورد خواص فیزیکی سیکلودکسترین (CD) و مشتقات آن توضیح داده شده است. ساختار شیمیایی این مشتقات نیز در شکل ۲ نشان داده شده است.^[۴]

α , β , γ به ترتیب حاوی ۱۸، ۲۱ و ۲۳ گروه هیدروکسیل هستند که این عامل منجر به تغییرات شیمیایی در این مولکول‌ها می‌شود. β نسبت به دیگر مشتقات دارای حلالیت کمتری در آب است با وجود این که حتی α -CD، گروه‌های هیدروکسیل کمتری از β -CD دارد.^[۱] به دلیل تولید آسان، صرفه اقتصادی، قطر حفره و در دسترس بودن از بقیه تولیدات CD استفاده می‌شود. β -CD ساختمان پیچیده و کمپلکسی با فرم اندازه و قطب مشخصی دارد (شکل ۳) که دارای قطر داخلی ۰,۷۸ نانومتر و قطر خارجی ۱,۵۳ نانومتر می‌باشد.^[۶]

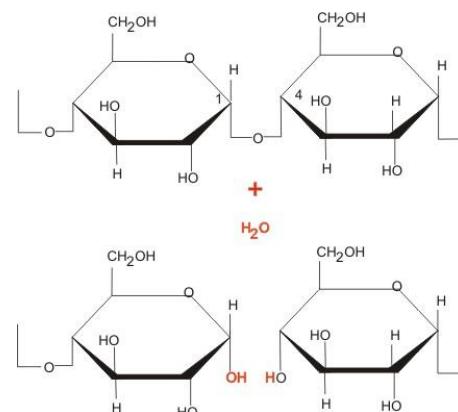
جدول ۱: خواص فیزیکی سیکلودکسترین [۱].

γ	β	α	
تعداد بلوك‌های ساختمانی			
۸	۷	۶	گلایکوپیرانوس
۱۲۹۷	۱۱۳۵	۹۷۲	وزن مولکولی
۲۳,۲	۱,۸۵	۱۴,۵	حالیت در ۲۵°C (gr/۱۰۰ ml)

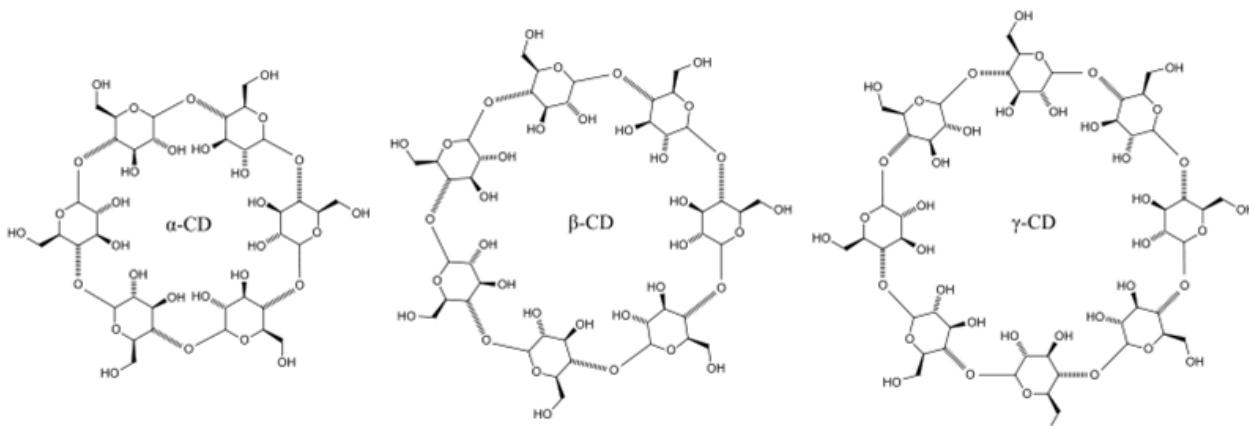
1- Cycloglycosyltransferase
2- α -CD, β -CD, γ -CD

۱- مقدمه

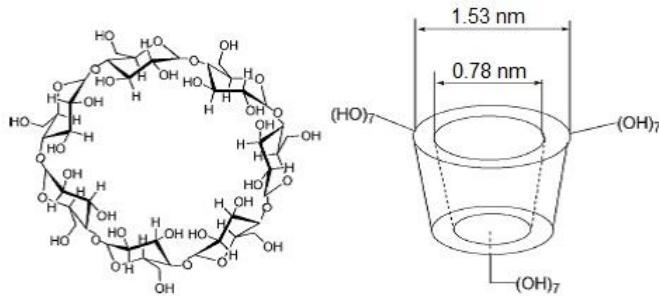
مراحل چاپ در صنعت نساجی ابتدا آماده‌سازی خمیر چاپ، چاپ‌زدن بر روی منسوج، خشک‌کردن، تثبیت و در نهایت شستشو می‌باشد. کاربرد مواد کمکی در بهبود شرایط رنگرزی، چاپ و تکمیل بسیار اهمیت دارد. ترکیبات ساکاریدی از جمله مواد مصرفی در چاپ منسوجات است. بتاسیکلودکسترین ریز کپسول شیمیایی است که اگرچه از لحاظ شرایط فیزیکی و شیمیایی قابل کاربرد در فرآیند چاپ جهت کسب کیفیت‌های ویژه می‌باشد ولی کمتر مورد توجه قرار گرفته است. این ماده به دلیل سطح آبدوست و حفره آب‌گریزی که دارد در صنایع مختلف به عنوان ماده کمکی استفاده می‌شود. بتاسیکلودکسترین از لحاظ سمیت طبق گزارشات موجود دارای هیچگونه اثر سلطان‌زایی نبوده و به عنوان ماده کمکی در صنایع غذایی استفاده شده است. سیکلودکسترین‌ها الیگوساکاریدهای حلقوی شکل با واحدهای α -D-گلوكز هستند که از تخریب ناشاسته با آنزیم CGTase^۱ یا باکتری باسیل تولید می‌شوند [۱-۳].



شکل ۱: تجزیه نشاسته [۱].



شکل ۲: ساختار شیمیایی سه نوع مشتق اصلی CD [۵].

شکل ۳: ساختار و ابعاد β -CD [۶].

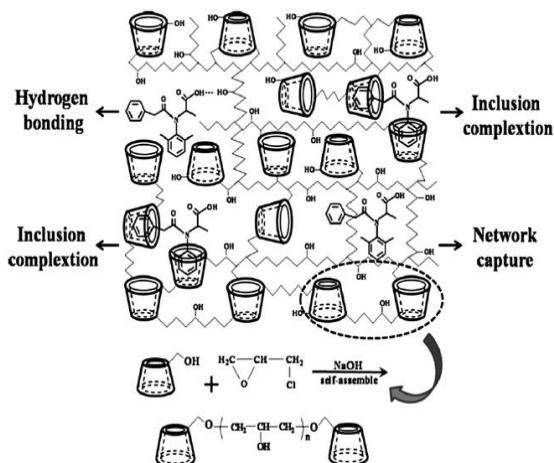
قرار گرفت. نتایج نشان می‌دهد اگر میزان مصرف (MCT- β -CD) مقدار (۶۰ gr/l)، دی‌متیلول دی‌هیدروکسی اتیلن اوره (۲۰ gr/l)، اسید سیتریک (۵ gr/l) و پلی‌اتیلن گلیکول (۱۰ gr/l) باشد، محافظت در برابر نور UV افزایش یافته و خواص ثباتی آن بهتر می‌شود [۱۱]. همچنین قول^۲ و همکارانش، بررسی رنگ‌پذیری پارچه پلی‌پروپیلن تکمیل شده با پلیمر بتاسیکلودکسترنین-اسید سیتریک را مورد مطالعه قرار دادند. بررسی نتایج آنها نشان داد که رنگ‌پذیری نمونه‌های اصلاح شده با رنگینه‌های اسیدی، دیسپرس و راکتیو بهبود پیدا یافته است [۲۱].

در بررسی اثر β -CD در رنگرزی پلی‌استر توسط کارپیگنانو^۳ و همکارانش، ارزیابی نتایج تحقیق آنها نشان می‌دهد که β -CD می‌تواند به عنوان یک افزودنی در حمام رنگرزی پلی‌استر جایگزین مناسبی با اثرات محیط زیستی مطلوب برای دیگر افزودنی‌های شیمیابی باشد [۱۳].

وانگ^۴ و همکارانش، در مطالعه‌ای به بررسی اصلاح سطح پنبه با استفاده از β -CD به روش سل-ژل پرداختند. نتایج تحقیق آنها حاکی از آن است که β -CD خواص جدیدی را در مورد قرار گرفتن انتخابی مواد مهمان در درون حفره‌ها ارائه می‌دهد [۱۴].

در این پژوهش با استفاده از عامل بتاسیکلودکسترنین پارچه پنبه/پلی‌استر را برای چاپ با رنگ دیسپرس راکتیو آماده کرده و نهایتاً با نانو دی‌اسید تیتانیم برای بهبود خواص لکه‌بری عمل می‌شود. از مزیت‌های این روش می‌توان به بکارگیری سیکلودکسترنین‌ها بر روی پارچه‌های مخلوط پنبه/پلی‌استر قبل از چاپ به عنوان پیش عملیات اشاره کرد تا این طریق بتوان میزان رطوبت‌پذیری و قدرت رنگی نمونه‌ها را بهبود بخشید و دیگر اینکه که با به کارگیری نانو دی‌اسید تیتانیم بعد از چاپ، خواص لکه‌بری کالا را تقویت نمود.

در صورت شبکه‌ای شدن سیکلودکسترنین با شبکه‌کننده مناسب، پلیمر سیکلودکسترنین CDPs به وجود می‌آید که نامحلول در آب است و توانایی جذب سطحی بالایی را به دلیل توانایی تشکیل کمپلکس دارد. روش جذب سطحی به دو روش می‌باشد: ۱- مولکول CD می‌تواند با پلیمر نامحلول پیوند داده شود-۲- ایجاد پیوند کوالانتسی با بستر نامحلول در آب [۷]. در شکل ۴، ساختار شبکه‌ای شدن سیکلودکسترنین نشان داده است [۸].



شکل ۴: ساختار شبکه‌ای شدن CD و ارتباط آن با سازوکار جذب [۸].

از جمله کاربردهای β -CD، می‌توان به از بین بردن آلودگی از آب، استفاده در رنگرزی و ترکیبات آرومترایی اشاره کرد [۹-۱۰]. در تحقیقی که توسط ابراهیم^۱ و همکارانش انجام شد با استفاده از عامل مونوکلوروتری آزین بتاسیکلودکسترنین (MCT- β -CD) پارچه پشم/پلی‌استر را برای عملیات چاپ تخت با رنگینه دیسپرس آماده کرده و محافظت در برابر نور UV و خواص ثباتی آن مورد بررسی

2- Ghoul
3- Carpignano
4- Wang

1- Ebrahim

جدول ۲: شرایط عملیات پد.

شماره	بتاباسیکلودکسترن (gr/100ml)	اسید سیتریک (gr/100ml)	زمان تثبیت (min)
۱	۵	۲,۵	۹
۲	۵	۲,۵	۵
۳	۱۲,۵	۲,۵	۹
۴	۱۲,۵	۲,۵	۵
۵	۲۵	۲,۵	۹
۶	۲۵	۲,۵	۵
۷	۳۷,۵	۲,۵	۹
۸	۳۷,۵	۲,۵	۵
۹	۵۰	۲,۵	۵

جدول ۳: مقدار مواد اولیه برای تهیه خمیر مادر.

ماده مصرفی	gr /Kg
آجینات (٪/۴)	۶۰۰
اوره	۸۰
بی کربنات سدیم	۲۰
امولسی فایر	۵۰
لودیگول	۳۰
ضدکف	۵
نفت	۱۰۰
Balance	X

جدول ۴: نسخه چاپ مورد استفاده.

ماده مصرفی	gr/Kg
رنگینه	۲۰
خمیر مادر	۶۰۰
Balance	Y

نمونه‌های پارچه‌های خشکشده پس از عملیات چاپ، در محلول‌های شامل نانوی اکسیدتیتانیم که مطابق جدول ۵ تهیه گردید غوطه‌ور شده تا نانو دی اکسید تیتانیم بر کالا رمک‌کشی شود. بعد از این مرحله نمونه‌ها در دمای 70°C به مدت ۲ دقیقه خشک شده و در دمای 160°C به مدت ۳ دقیقه تثبیت نموده و با آب سرد شستشو داده و نهایتاً در دمای 70°C خشک گردید.

۲- بخش تجربی

۱-۲ مواد

در این تحقیق از پارچه پنبه /پلی‌استر ۵۰,۵۰ با تراکم تار $۳۳,۵\text{ cm}^{-۲}$ /تراکم پود $۱۷,۵\text{ cm}^{-۲}$ با وزن متر مربع ۲۲۵ gr/m^2 از شرکت سیدالشهداء اردکان یزد استفاده شد. سایر مواد مانند بتاسیکلودکسترن با خلوص ۹۹,۹ از شرکت سیگما آلدريچ^۱، اسید سیتریک برای تنظیم pH با درصد ۳۵ شرکت قطران شیمی، آجینات، اوره، بی‌کربنات سدیم، امولسی فایر، لودیگول، ضدکف و نفت برای تولید خمیر چاپ، صابون غیریونی (Actawash) برای شستشو، کربنات سدیم برای ثبات شستشویی، نانو دی اکسید تیتانیم با نام P25-Degussa دارای اندازه $۸۰-۶۰\text{ نانومتر}$ و متیلن آبی^۲ برای لکه‌گذاری، هیپو فسفیت سدیم، و رنگ دیسپرس راکتیو Tecosan طیف‌سنج انعکاسی (X-rite SP 62) ساخت آمریکا برای اندازه‌گیری مولفه‌های رنگی، طیف‌سنج انتقالی اسپکترونیک Jenway (۶۳۰۰) برای اندازه‌گیری میزان جذب سوش باکتری، انکوباتور^۳ جهت انکوبه کردن باکتری‌ها و دو لامپ فرابنفش ۲۰ وات مدل سیلوانیا^۴ ساخت آلمان تعییه شده در کابینت نور استفاده گردید.

۱-۲ روش کار

ابتدا پارچه پنبه/پلی‌استر ۵۰,۵۰ در محلول بتاسیکلودکسترن طبق جدول ۲ با برداشت ۱۰۰٪ فولاد شد. لازم به ذکر است مقدار $۲,۵\text{ g/W/V}$ اسید سیتریک به تمامی محلول‌های حاوی بتاسیکلودکسترن اضافه گردیده است.

بعد از عملیات پدکردن، پارچه را در دمای 100°C به مدت ۳ دقیقه خشک کرده و در دمای 140°C در دو زمان ۵ و ۹ دقیقه تثبیت شد و بعد از این عملیات پارچه را با رنگ دیسپرس راکتیو انتخابی طبق شرایط مورد اشاره در جداول ۳ و ۴ پارچه چاپ می‌شود. سپس نمونه‌ها در دمای 100°C به مدت ۳ دقیقه خشک کرده و در دمای 160°C به مدت ۷ دقیقه تثبیت کرده و بعد شستشو با آب سرد و در نهایت شستشو با شوینده غیریونی ۲ gr/l در دمای 60°C انجام می‌شود سپس در هوای آزاد نمونه‌ها خشک گردید.

1- Sigma-Aldrich

2- Methylene blue

3- Sandoz

4- Incubator

5- Sylvania

ISO105 B02 1996 به مدت یک هفته در مقابل تابش مستقیم نور خورشید قرار داده شده و میزان تغییرات رنگی آنها در مقایسه با معیار آبی قرار گرفته در شرایط یکسان مورد ارزیابی واقع شد. همچنین ثبات شستشویی نمونه‌ها مطابق استاندارد ISO 105 C05 1996 مورد بررسی قرار گرفت.

بررسی خواص خودتمیزشوندگی

برای بررسی خواص خودتمیزشوندگی، ۰,۱ میلی لیتر متیلن آبی از فاصله یک سانتی‌متری بر روی نمونه‌ها ریخته شده و تغییرات رنگی آنها بعد از قرار گرفتن در برابر نور UV در فواصل زمانی ۲۴ و ۴۸ ساعت مورد بررسی قرار گرفت.

بررسی خواص جذب رطوبت

برای اندازه‌گیری میزان جذب آب از روش استاندارد ASTM D 4772-09e1 استفاده گردید. رطوبت‌پذیری نمونه پارچه‌های تهیه شده در تحقیق حاضر به دو صورت مورد ارزیابی قرار گرفت.

۱- بررسی زمان جذب قطره آب و مساحت پخش‌شدن آن که بدین منظور، یک قطره کوچک آب از فاصله یک سانتی‌متری بر روی پارچه تحت کشش اندامته شده و زمان لازم برای جذب‌شدن قطره به درون بافت پارچه و همچنین مساحت پخش قطره اندازه‌گیری شد.

۲- بررسی حجم نگهداری آب در پارچه که در این ارتباط، قطرات آب از انتهای یک بورت به صورت مداوم از فاصله یک سانتی‌متری بر روی نمونه‌های پارچه‌ای ریخته شده و هنگامی که اولین قطره از زیر پارچه خارج شد، حجم آب مصرفی از بورت خوانده و گزارش می‌شود.

جدول ۵: شرایط خودتمیزشوندگی نمونه‌ها.

نانو دی اکسید تیتانیم (o.w.f)	%۵
اسید سیتریک (o.w.f)	%۱۰
هیپوفسفیت سدیم (o.w.f)	%۵
L:R	۱:۱۰۰
T (°C)	۸۰
t (min)	۱۵

اثر روش ثبتیت و عمل کردن پارچه بر مولفه رنگی و قدرت رنگی نمونه‌های ثبتیت شده قدرت رنگی نمونه‌ها بر اثر روش ثبتیت چاپ و عمل کردن پارچه پنبه-پلی استر طبق جدول ۶ مورد ارزیابی قرار گرفت.

بررسی خواص ریخت‌شناسی سطحی

تغییرات سطحی پارچه‌های عمل شده با استفاده از میکروسکوپ الکترونی (SEM XL30 Philips) مورد مطالعه قرار گرفت. بدین منظور، سطح نمونه‌ها ابتدا توسط طلا روکش داده شد.

بررسی مولفه‌های رنگی و قدرت رنگی نمونه‌ها

قدرت رنگی نمونه‌ها پس از چاپ و خشکشدن توسط دستگاه طیف‌سنج انعکاسی تحت منبع نوری D65 و زاویه مشاهده کننده ۱۰ درجه با اندازه‌گیری محرك‌های رنگی به صورت $a^* b^* L^*$ مورد ارزیابی واقع شد.

بررسی ثبات رنگی

ابتدا ثبات نوری نمونه‌های چاپ شده مطابق استاندارد

جدول ۶: روش ثبتیت و عمل کردن پارچه مورد استفاده.

کد نمونه	بتاسیکلودکسترنین	غلظت اسید سیتریک	غلظت (gr/100ml)	روش عمل کردن پارچه	روش ثبتیت بتاسیکلودکسترنین
AP		۲,۵	(gr/100ml)	پدکردن با برداشت٪۱۰۰	رنگی در دمای ۸۰ °C به مدت یک ساعت
AR		۲,۵	(gr/100ml)	-	رنگی در آون در دماهی ۱۶۰ °C به مدت ۷ دقیقه
OP		۲,۵	(gr/100ml)	✓	بخار اشباع ۱۰۲ °C به مدت ۷ دقیقه
OR		۲,۵	(gr/100ml)	✓	-

شده است. می‌توان مشاهده کرد که نمونه خام و عمل نشده از سطح (شکل الف) نسبتاً صاف‌تر و عدم حضور مواد روی سطح برخوردار است در حالی که تصویر SEM نمونه چاپ شده با بتاسیکلودکسترن (شکل ب) تجمع و حضور مواد عمل شده را نشان می‌دهد و تصویر شکل ج، تجمع دی‌اکسیدتیاتینیم و دیگر مواد چاپ شده حاوی بتاسیکلودکسترن را بسیار بیشتر و بهتر نشان می‌دهد.

۲-۳-۱- اثر روش ثبیت و عمل کردن پارچه بر مولفه رنگی و قدرت رنگی نمونه‌های ثبیت شده

نتایج مولفه‌ها و قدرت رنگی نمونه‌ها (K/S) در جدول شماره ۷ ارائه شده است. نتایج نشان می‌دهد نمونه‌های ثبیت شده با آون از قدرت رنگی بیشتری نسبت به نمونه‌های ثبیت شده با اتوکلاو برخوردار است که به نظر می‌رسد، به علت وجود رطوبت نسبی مورد نیاز برای نفوذ رنگینه در آون رنگینه بیشتر نفوذ می‌کند ولی در اتوکلاو به دلیل داشتن بخار اشباع، رقیق‌شدن رنگینه را به دنبال داشته و نتیجه کاهش نفوذ رنگینه را حاصل می‌شود.

از مقایسه OP و AP نسبت به AR می‌توان نتیجه گرفت که نمونه‌های عمل شده با روش پد با بتاسیکلودکسترن، دارای قدرت رنگی بیشتری از نمونه‌های تکمیل شده به روش رمک‌کشی می‌باشند. به نظر می‌رسد، علت آن پر شدن احتمالی بیشتر منافذ پارچه در روش رمک‌کشی باشد و دیگر اینکه، شانس ایجاد پیوند بتاسیکلودکسترن با بتاسیکلودکسترن در این حالت وجود دارد. اما در روش پد به علت اشغال‌شدن عامل‌های سطحی هیدروکسی و استری پارچه، این مشکل کمتر ایجاد می‌گردد.

جدول ۷: بررسی روش ثبیت بر مولفه‌ها و قدرت رنگی نمونه‌ها.

k/s	b*	a*	L*	نمونه
۱۳,۱۸	۷۶,۲	۰,۹۶	۷۳,۱۵	AR
۱۳,۸۵	۷۶,۱۵	۱,۴۴	۷۳,۱۹	AP
۳,۹۵	۵۸,۷۸	-۳,۶۶	۷۹,۵۱	OR
۳,۹۷	۵۸,۲۹	-۳,۷۸	۷۸,۵۴	OP

۲-۳-۲- اثر مدت زمان ثبیت بر مولفه‌های رنگی و قدرت رنگی نمونه‌های چاپ شده

براساس نمونه‌های ثبیت شده در دو زمان داده شده نتیجه می‌شود که استفاده از مدت زمان بیشتر در ثبیت، قدرت رنگی بیشتر نمونه‌ها را به دنبال خواهد داشت و نیز روشنایی کمتری به همراه دارد (جدول ۸). به نظر می‌رسد، دلیل آن، فرصتی است که به بتاسیکلودکسترن داده می‌شود که در لایه‌های داخلی تر لیف نفوذ و باعث تشکیل پیوند بیشتر با لیف گردد.

آزمون میزان حرکت عمودی آب در نوار پارچه‌ای^۱

ابتدا نمونه پارچه‌ها را در ابعاد $2,5 \times 10 \text{ cm}^2$ برباد و از جهت تار، به اندازه یک سانتی‌متر از آن را درون بشر آب قرار داده و ارتفاع بالا آمدن آب بر حسب زمان اندازه‌گیری شد [۱۵].

بررسی خواص ضدمیکروبی

در این تحقیق برای مطالعه فعالیت ضدمیکروبی از روش کمی AATCC Test Method 100-1993 استفاده شده است [۱۶-۱۷].

همچنین برای ارزیابی این فعالیت، باکتری استافیلوکوک ارئوس که یک گونه گرم مثبت است مورد مطالعه واقع گردیده است. این روش که در مقایسه با سایر روش‌ها وقت‌گیرتر ولی از دقت بالایی برخوردار است، مراحل انجام آن به ترتیب به شرح زیر می‌باشد:

- ضدغونی کردن نمونه‌هایی به قطر ۵ سانتی‌متر با قرار دادن آنها در اتوکلاو در دمای ۱۲۱ درجه سانتی‌گراد به مدت ۱۵ دقیقه

- رشد باکتری‌های مورد نظر در ۱۰ میلی‌لیتر نوترینت براث و سپس انکوبه کردن آن در انکوباتور

- انتقال ۱ میلی‌لیتر از نوترینت براث انکوبه شده به یک صفحه محتوی نوترینت آگار ضدغونی شده و قرار دادن آن در انکوباتور

- انتقال چند چرخه از محیط کشت باکتری به داخل لوله آزمایش محتوی ۹ میلی‌لیتر سالین نرمال و تنظیم غلظت لوله آزمایش در جذب $۰,۲۰,۰,۲۰,۰,۲۰$ در طول موج ۵۸۰ نانومتر به وسیله طیف‌سنج

۷۰۰ انتقال اسپکترونیک

- انتقال ۱ میلی‌لیتر از محلول با غلظت $۱,۰۰۰ \text{ cfu/ml}$ بر روی نمونه پارچه‌ها و انتقال آنها با پنس به ارلن ضدغونی شده ۲۵۰

میلی‌لیتر و سپس انکوبه کردن به مدت ۲۴ ساعت

انتقال ۱۰۰ میلی‌لیتر آب قطره ضدغونی شده به ارلن‌ها و همزدن آنها به مدت ۱ دقیقه، انتقال ۱ میلی‌لیتر از این محلول به صفحه محتوی ۲۵ میلی‌لیتر نوترینت آگار ضدغونی شده و نهایتاً انتقال آنها به داخل انکوباتور به مدت ۲۴ ساعت در دمای ۳۷ درجه سانتی‌گراد

شمارش باکتری‌های زنده توسط دستگاه COLONY

COUNTER

محاسبه درصد نرخ کاهش باکتری توسط رابطه ۱.

$$\text{Reduction rate (\%)} = \frac{(A-B)}{A} \times 100$$

A = تعداد کلونی باکتری روی نمونه عمل نشده

B = تعداد کلونی باکتری روی نمونه عمل شده

۳- نتایج و بحث

۳-۱- بررسی خصوصیات میکروسکوپی

تصاویر SEM نمونه‌های پنبه/پلی استرخام و عمل شده در شکل ۵ ارائه

1- Wicking

2- Colony Forming Unit

جدول ۸: بررسی زمان تثبیت بر مولفه‌ها و قدرت رنگی نمونه‌ها.

k/s	ΔE	b*	a*	L*	نمونه
۱۲,۶۴	۱,۱۵	۷۷,۴۵	۱,۹۳	۷۳,۴۷	۳
۱۲,۲۱	۲,۵۵	۷۵,۹۲	۱,۶۱	۷۳,۹۴	۴

۴-۳- اثر غلظت بتاسیکلودکسترين بر مولفه‌های رنگی و قدرت رنگی نمونه‌های چاپ شده

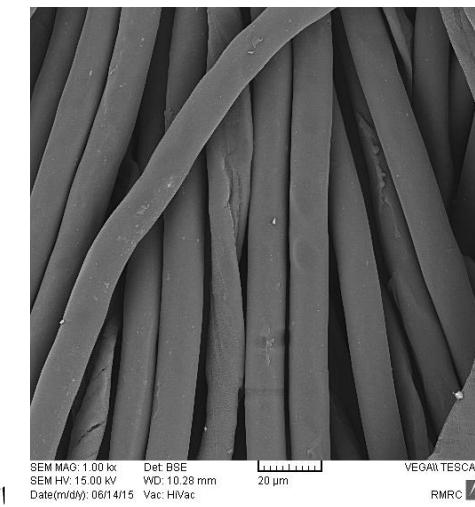
نتایج مولفه‌ها و قدرت رنگی نمونه‌های چاپ شده در جدول ۹ ارائه شده است. نتایج نشان می‌دهد با کم شدن غلظت بتاسیکلودکسترين از ۳۷,۵٪ به ۲,۵٪ قدرت رنگی بیشتر می‌شود و تنها یک استثناء در نمونه ۷ (غلظت ۰,۲۵٪) دیده می‌شود و نیز افزایش غلظت بتاسیکلودکسترين از ۰,۲۵٪ به ۰,۳۷,۵٪ روشنایی بیشتری را به همراه خواهد داشت. بیشترین تأثیر بتاسیکلودکسترين در رنگرزی مربوط به یکنواختی فام حاصله نمونه‌هاست و بهبودی در جذب رنگینه روی کالا را حاصل نمی‌گردد. این نتیجه با تحقیق پژوهشگران دیگر مطابقت دارد [۱۸، ۱۹]. به نظر می‌رسد علت کاهش قدرت رنگی، حجم بودن بتاسیکلودکسترين و محبوس شدن آن در فضاهای خالی و خارج شدن آن در زمان شستشو باشد به طوری که رنگ به آن متصل است و افزایش روشنایی به دلیل کاهش جذب رنگ می‌باشد.

جدول ۹: بررسی اثر غلظت بتاسیکلودکسترين بر قدرت و مولفه‌های رنگی نمونه‌ها.

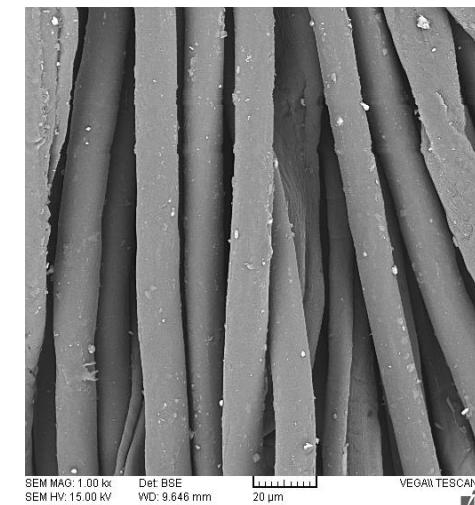
K/S	ΔE	b*	a*	L*	شماره نمونه
۱۴,۹۹	-	۷۸,۴۵	۱,۷۲	۷۴,۰۱	مرجع
۱۴,۶۵	۱,۹۸	۷۸,۵۵	۳,۰۴	۷۲,۵۳	۱
۱۳,۳۴	۲,۸۱	۷۷,۰۴	۳,۲۹	۷۲,۱۵	۲
۱۲,۶۴	۱,۱۵	۷۷,۴۵	۱,۹۳	۷۳,۴۷	۳
۱۲,۲۱	۲,۵۵	۷۵,۹۲	۱,۶۱	۷۳,۹۴	۴
۱۰,۷۳	۲,۵۸	۷۵,۹۰	۱,۳۷	۷۴,۲۷	۵
۱۲,۰۴	۱,۴۰	۷۵,۶۸	۱,۷۲	۷۳,۲۴	۶
۱۲,۰۰	۲,۸۱	۷۸,۴۶	۱,۲۷	۷۵,۳۵	۷
۱۱,۰۷	۱,۹۲	۷۶,۶۴	۱,۳۰	۷۴,۵۰	۸

۴-۵- اثر غلظت بتاسیکلودکسترين و زمان تثبیت بر خواص جذب آب نمونه‌های چاپ شده

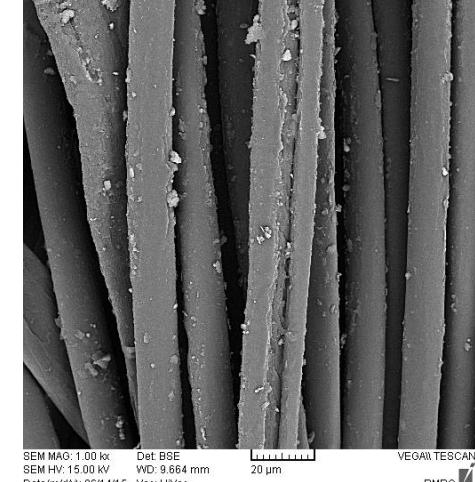
نتایج جذب، مساحت پخش و حجم آب مصرفی در جدول ۱۰ ارائه شده است. نتایج نشان می‌دهد با افزایش غلظت بتاسیکلودکسترين زمان جذب کمتر، مساحت پخش بیشتر و حجم آب مصرفی بیشتر می‌گردد و تنها یک استثناء در نمونه‌های ۷ و ۸ مشاهده می‌شود که



الف



ب



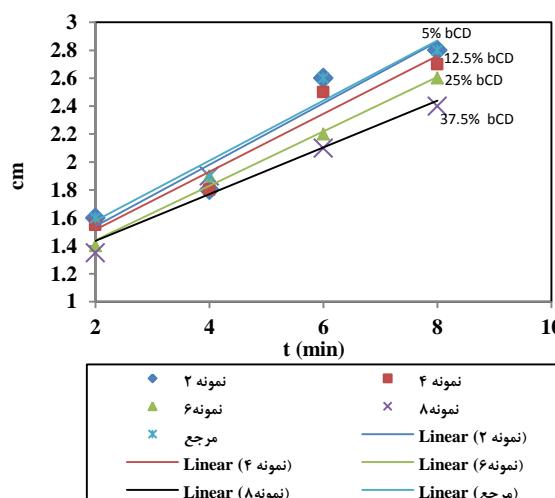
ج

شکل ۵: تصاویر میکروسکوپ الکترونی نمونه خام و نمونه‌های عمل شده. الف- نمونه خام، ب- نمونه چاپ شده با بتاسیکلودکسترين و فاقد دی اکسید تیتانیم، ج- نمونه چاپ شده با بتاسیکلودکسترين و عمل شده با دی اکسید تیتانیم.

در پارچه را نمی‌دهند.

۷-۳-اثر غلظت‌های اکسیدتیتانیم و بتاسیکلودکسترنین بر پایداری لکه در مقابل نور UV

نتایج لکه‌بری در برابر نور UV در جدول ۱۱ ارائه شده است. نتایج نشان می‌دهد با افزایش غلظت اکسیدتیتانیم از ۰٪ به ۵٪ پایداری لکه در برابر نور UV کاهش می‌یابد. اختلاف رنگ نمونه‌ها با نمونه مرجع افزایش یافته که علت آن خاصیت فوتوكاتالیزوری TiO_2 است به طوری که هرچه غلظت TiO_2 بر کالا بیشتر شود خاصیت فوتوكاتالیزوری بیشتر خود را نمایان می‌کند. همچنین با کاهش غلظت بتاسیکلودکسترنین پایداری لکه در برابر نور UV کاهش یافته یا به عبارتی میزان لکه‌بری افزایش می‌یابد.



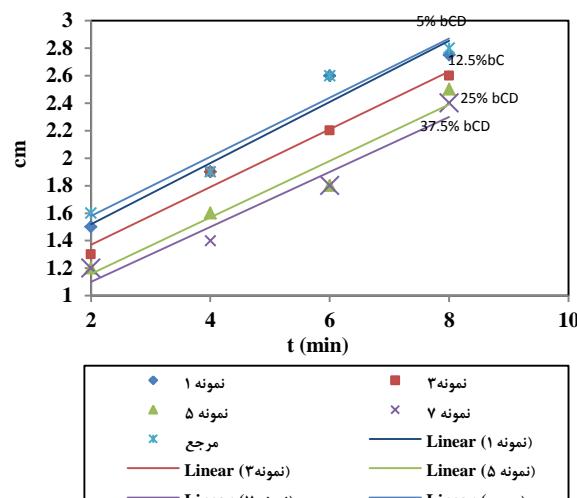
شکل ۷: مقایسه خواص موئینگی برای نمونه‌های ۲،۴،۶،۸

غلظت بهینه بتاسیکلودکسترنین را نشان می‌دهد. به نظر می‌رسد علت آن، تراکم زیاد بتاسیکلودکسترنین‌ها در کنار هم است که باعث انتقال مولکول آب از یک مولکول بتاسیکلودکسترنین به مولکول کناری می‌شود.

۳-۶-اثر غلظت بتاسیکلودکسترنین بر خاصیت موئینگی

پارچه عمل شده با آن

براساس نمودارها مشاهده می‌شود با افزایش غلظت بتاسیکلودکسترنین از ۰٪ به ۵٪ در زمان‌های ثبتیت ۵ دقیقه (شکل ۶) و ۹ دقیقه (شکل ۷) موئینگی کاهش می‌یابد. به نظر می‌رسد علت آن، پرشدن منفذ پارچه با مواد بتاسیکلودکسترنین هست که اجازه به مولکول‌های آب برای حرکت



شکل ۶: مقایسه خواص موئینگی برای نمونه‌های ۱،۳،۵،۷

جدول ۱۰: خواص جذب آب.

مرجع	شماره نمونه									
	۸	۷	۶	۵	۴	۳	۲	۱	۰	زمان جذب آب (s)
۴,۷	۳,۶	۳,۱۴	۳,۸	۳,۲۲	۴	۳,۲۸	۴,۲	۳,۹۲		
۵,۰,۸	۵,۲۳	۵,۱۴	۵,۰,۸	۵,۲۵	۵,۳۵	۵,۱۵	۵,۳۱	۴,۸۱		مساحت پخش آب (cm^2)
۲	۱,۴	۰,۹	۱,۶	۱,۳	۱,۵	۱,۲	۱,۹	۱		حجم نگه داری آب (ml)

جدول ۱۱: اثر غلظت‌های متفاوت TiO_2 بر لکه‌بری.

ΔE	پس از نوردهی			قبل از نوردهی			نمونه
	b*	a*	L*	b*	a*	L*	
۲,۰,۹	۱۱,۳۷	-۱۰,۷۹	۲۹,۴۵	۹,۶۷	-۹,۲۴	۲۷,۶۸	٪۲
۶,۲	۱۲,۶۲	-۱۰,۵۱	۳۱,۶۱	۸,۴۱	-۸,۶۶	۲۷,۴۴	٪۵

جدول ۱۲: مقادیر مولفه‌های رنگی و اختلاف رنگ نمونه‌های لکه شده با متیلن آبی.

ΔE	پس از پر توده‌ی			قبل از پر توده‌ی			شماره نمونه
	b*	a*	L*	b*	a*	L*	
۶,۲	۱۲,۶۲	-۱۰,۵۱	۳۱,۶۱	۸,۴۱	-۸,۶۶	۲۷,۴۴	۱
۴,۸	۱۲,۳۰	-۱۰,۵۹	۳۰,۹۵	۹,۱۵	-۹,۱۸	۲۷,۴۹	۲
۴,۶	۱۰,۴۲	-۱۱,۸۹	۳۰,۳۷	۷,۶۱	-۱۰,۳۷	۲۷,۴۱	۳
۴,۶	۱۰,۰۰	-۱۲,۰۰	۳۱,۴۴	۶,۹۳	-۱۰,۳۵	۲۸,۴۴	۴
۴,۵۸	۱۰,۷۱	-۱۲,۱۷	۳۱,۹۶	۷,۵	-۹,۹۶	۲۹,۵۶	۵
۳,۷۶	۱۳,۹۵	-۱۰,۳۷	۲۹,۶۹	۱۱,۲۶	-۸,۷۷	۲۷,۶۱	۶
۳,۴۷	۱۱,۵۷	-۱۳,۰۷	۳۰,۳۳	۹,۴۶	-۱۱,۵۶	۲۸,۰۲	۷
۳,۰۸	۹,۸	-۱۱,۲۶	۲۹,۹۱	۷,۵۷	-۹,۶۲	۲۸,۵۶	۸

۳-۹-۱- اثر ثبات شستشویی و نوری نمونه‌های چاپ شده نتایج ثبات شستشویی و نوری نمونه‌ها نشان می‌دهد که استفاده از پارچه پنبه/پلی استر عمل شده با بتاسیکلودکسترنین و سپس چاپ شده با رنگینه دیسپرس راکتیو، ثبات شستشویی خوبی را به همراه داشته و تغییر رنگ و لکه‌گذاری بین ۴-۵ ارزیابی شده است و ثبات نوری نتایج خوبی را به همراه داشته و ثبات نوری نمونه‌ها بین ۴-۶ ارزیابی شده است. نتایج حاصله نشان می‌دهد که افزایش بتا سیکلودکسترنین، تأثیر منفی را بر ثبات‌های مذکور باعث نشده است.

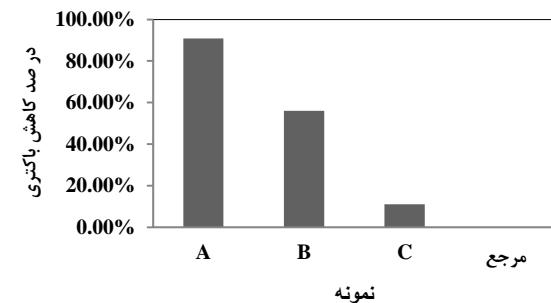
جدول ۱۳: نتایج ثبات نوری و شستشویی نمونه‌های عمل شده با بتاسیکلودکسترنین.

نوری ثبت	ثبت			کد نمونه
	شستشویی	لکه‌گذاری	تغییر	
لکه‌گذاری	لکه‌گذاری	رنگ		
روی پنبه	روی نایلون			
۵-۶	۵	۵	۵	مرجع
۴-۵	۵	۵	۴-۵	۱
۵	۵	۴-۵	۴	۲
۵	۵	۴-۵	۴-۵	۳
۵	۴-۵	۴-۵	۴-۵	۴
۴-۵	۴-۵	۴-۵	۴	۵
۵	۴-۵	۴-۵	۴-۵	۶
۵-۶	۴-۵	۴	۴	۷
۶	۴-۵	۴-۵	۴	۸

۸-۳- بررسی فعالیت ضد میکروبی نمونه‌های چاپ شده و عمل شده با TiO_2

نتایج ضد میکروبی نمونه‌ها در مقابل باکتری *S.aureus* در شکل ۸ ارائه شده است. نتایج نشان می‌دهد که با افزایش میزان از TiO_2 (نمونه A) درصد کاهش باکتری از ۵۶٪ به ۹۰٪ (نمونه B) افزایش می‌یابد و نیز وجود بتاسیکلودکسترنین در (نمونه C)، صرفاً به میزان ۱۱٪ کاهش فعالیت ضد میکروبی را به همراه داشته است. این نتیجه در راستای مطالعات حاجی و همکارانش در محدود بودن اثر بتاسیکلودکسترنین در فعالیت ضد میکروبی نمونه‌ها می‌باشد [۱۴].

به نظر می‌رسد که خاصیت فتو کاتالیزوری TiO_2 در غلظت بالاتر، باعث تخریب دیواره‌گشائی سیتوپلاسم میکروب شده و متعاقباً نابودی میکروب را باعث شده است.



شکل ۸: فعالیت ضد میکروبی نمونه‌های چاپ شده (A: عمل شده با TiO_2 به میزان ۵٪، B: عمل شده با TiO_2 به میزان ۲٪، C: عمل شده با بتاسیکلودکسترنین فاقد TiO_2).

نتایج بهتری را حاصل می‌نماید و افزایش غلظت دی‌اکسیدتیتانیم باعث افزایش قدرت لکه‌بری کالای عمل شده خواهد شد.

- نتایج حاصل از آزمون wicking نشان می‌دهد که افزایش غلظت بتاسیکلودکسترن از ۲,۵٪ به ۳۷,۵٪ باعث کم شدن قابلیت موئینگی پارچه می‌گردد.

- براساس نتایج به دست آمده از آزمون ضدمیکروبی کالا مشاهده می‌شود که با افزایش غلظت TiO_2 در صد کاهش باکتری و قدرت میکروبکشی کالا نیز افزایش می‌باید و بتاسیکلودکسترن نیز قادر است تا خواص ضدباکتری محدودی را از خود نشان دهد.

تقدیر و تشکر

نویسنده‌گان بر خود لازم می‌دانند از زحمات آقای دکتر مشتاقیون و خانم کارگر در دانشکده زیست‌شناسی دانشگاه بیزد در انجام آزمایش بررسی خواص ضدمیکروبی نمونه‌ها، تقدیر و تشکر به عمل آورند.

۴- نتیجه‌گیری

از پژوهش حاضر نتایج زیر حاصل می‌شود.

- تصاویر میکروسکوپ الکترونی نمونه‌ها، نشان از حضور مواد عمل شده روی سطح نمونه‌ها در مقایسه با سطح صاف نمونه پارچه عمل نشده دارد.

- با عمل کردن پارچه با بتاسیکلودکسترن قدرت رنگی پارچه‌های عمل شده، کمتر می‌شود. هر چه غلظت بتاسیکلودکسترن بیشتر شده قدرت رنگی نیز کاهش یافته ولی ثبات‌های نوری و شستشوی نمونه‌ها، تغییری نداشته است.

- قدرت رنگی نمونه‌ها در هنگام ثبیت بتاسیکلودکسترن در آون نسبت به اتو کلاو بخار بهبود یافته است و هرچه زمان ثبیت بیشتر شده، قدرت رنگی بیشتری حاصل شده است.

- افزایش غلظت بتاسیکلودکسترن زمان جذب قطره آب را کاهش داده، مساحت پخش آب را زیاد می‌کند و میزان حجم آب قابل نگهداری قبل از چکه کردن را نیز افزایش می‌دهد.

- عملکرد لکه‌بری دی‌اکسیدتیتانیم با کاهش غلظت بتاسیکلودکسترن

۵- مراجع

1. E. De Laender, Cyclodextrin-grafted cotton gauzes as drug delivery devices. Doctoral dissertation, Ghent University, (2010).
2. N. Kistamah, C. M. Carr, S. Rosunee, Surface chemical analysis of tencel and cotton treated with a monochlorotriazinyl (MCT) β -cyclodextrin derivative. *J. Mater. Sci.* 41(2006), 2195-2200.
3. B. B. Mamba, R. W. Krause, T. J. Malefetse, S. D. Mhlanga, S. P. Sithole, K. L. Salipira, E. N. Nxumalo, Removal of geosmin and 2-methylisoborneol (2-MIB) in water from Zuikerbosch Treatment Plant (Rand Water) using α -cyclodextrin polyurethanes. *Water SA*. 33(2007), 223-227.
4. A. El. Shafei, S. Shaarawy, A. Hebeish, Application of reactive cyclodextrin poly butyl acrylate preformed polymers containing nano-ZnO to cotton fabrics and their impact on fabric performance. *Carbohydr. Polym.* 79(2010), 852-857.
5. E. S. Abdel-Halim, M. M. Fouada, I. Hamdy, F. A. Abdel-Mohdy, S. M. El-Sawy, Incorporation of chlorohexidin diacetate into cotton fabrics grafted with glycidyl methacrylate and cyclodextrin. *Carbohydr. Polym.* 79(2010), 47-53.
6. E. S. Abdel-Halim, F. A. Abdel-Mohdy, M. M. Fouada, S. M. El-Sawy, I. A. Hamdy, S. S. Al-Deyab, Antimicrobial activity of monochlorotriazinyl- β -cyclodextrin/ chlorohexidin diacetate finished cotton fabrics. *Carbohydr. Polym.* 86(2011), 1389-1394.
7. G. Crini, Kinetic and equilibrium studies on the removal of cationic dyes from aqueous solution by adsorption onto a cyclodextrin polymer. *Dyes Pigm.* 77(2008), 415-426.
8. H. Liu, X. Cai, Y. Wang, J. Chen, Adsorption mechanism-based screening of cyclodextrin polymers for adsorption and separation of pesticides from water. *Water Res.* 45(2011), 3499-3511.
9. C. X. Wang, S. L. Chen, Fragrance-release property of β -cyclodextrin inclusion compounds and their application in aromatherapy. *J. Ind. Text.* 34(2005), 157-166.
10. E. S. Abdel-Halim, M. M. Fouada, I. A. Hamdy, F. A. Abdel-
- Mohdy, S. M. El-Sawy, Incorporation of chlorohexidin diacetate into cotton fabrics grafted with glycidyl methacrylate and cyclodextrin. *Carbohydr. Polym.* 79(2010), 47-53.
11. N. A. Ibrahim, E. M. R. El-Zairy, Union disperses printing and UV-protecting of wool/polyester blend using a reactive β -cyclodextrin. *Carbohydr. Polym.* 76(2009), 244-249.
12. Y. El. Ghoul, B. Martel, A. El. Achari, Ch. Campagne, L. Razafimahefa, I. Vroman, Improved dyeability of polypropylene fabrics finished with β -cyclodextrin-citric acid polymer. *Polym. J.* 42(2010), 804-811.
13. R. Carpignano, S. Parlati, P. Piccinini, P. Savarino, M. R. De, Giorgi, R. Fochi, Use of β -cyclodextrin in the dyeing of polyester with low environmental impact. *Color. Technol.* 126(2010), 201-208.
14. C. X. Wang, Sh L. Chen. Surface treatment of cotton using β -cyclodextrins sol-gel method. *Appl. Surf. Sci.* 252(2006): 6348-6352.
15. A. Hajji, M. Khajeh Mehrizi, R. Akbarpour, Optimization of β -cyclodextrin grafting on wool fibers improved by plasma treatment and assessment of antibacterial activity of berberine finished fabric. *J. Inclusion Phenom. Macroyclic Chem.* 81(2015), 121-133
16. D. Abedi, S. M. Mortazavi, M. Khajeh Mehrizi, M. Feiz, Antimicrobial properties of acrylic fabrics dyed with direct dye and a copper salt. *Text. Res. J.* 78(2008), 311-319.
17. M. Khajeh Mehrizi, S. M. Mortazavi, D. Abedi, The antimicrobial characteristic study of acrylic fiber treated with metal salts and direct dyes. *Fibers Polym.* 10(2009), 601-605.
18. A. Cireli, B. Yurdakul, Application of cyclodextrin to the textile dyeing and washing processes. *J. Appl. Polym. Sci.* 100, (2006), 208-218.
19. P. Savarino, G. Viscardi, P. Quagliotto, E. Montoneri, E. Barni, Reactivity and effects of cyclodextrins in textile dyeing. *Dyes Pigm.* 42(1999), 143-147.