

بورسی اثر شیر شکری (موج موضعی) بر پارچه های پنبه ای  
Archive of SID

An Investigation of the Crimp Effect on the Cotton Cloth

حسن دهخانی

۱۸۱۳۵ نویسندگان این مقاله هستند:

ANSWER:  $\frac{1}{2} \times 10^{-10} \text{ Nm}^2/\text{C}^2$

15

یکی از روش‌های ایجاد ترکیب شکنی امروز موضعی ادواری بازچه استفاده از مذاب هیدروکسید است. پس از جایگزینی این روش با حمیره دارای ساده‌تر هیدروکسید، اثواب پیش از مذاب هیدروکسید نسبت به این روش را در میان مذاب هیدروکسید می‌نماید. این اثواب بر بعضی جایات تندیه بیرون از میگلارو و در تبعیه جایگزینی سکلر پور مخصوصی آنهاست. این بروزهای غلظت علاوه بر مذاب هیدروکسید، سایرین ایده‌های مذاب هیدروکسید نیز مخصوصی تندیه دارند. این مذاب هیدروکسید چون غلظت قدرتمند را می‌گیرد و عملیات انجام شده فضی روزی بازچه بررسی می‌شود. تایج این درآشناسی می‌شود که اثر ترکیب شکنی روزی بازچه نهادی خاص مخصوص است و با اعماق عصبیت تحدیث و تشدیدگذشتگی، از سوی سکلر دارای ملاحظه‌ای کمک می‌نماید. با اینکه به نتایج علاوه، سوابط نهادی برای کسب این مذاب را نیز روزی بازچه سه‌اهی بخت و تشدیدگذشتگی تشدید یا ۱۵-۲۰ میلی‌متر هیدروکسید و کمکی ساده است. این مذاب هیدروکسید را مذاب ریزی کنند و کمکی این محصول را مذاب ریزی کنند و کمکی ۲۵-۳۰ دقیقه پس از جایگزینی مذاب هیدروکسید را از نهاده با پیش‌نیمه شکنی کنند و بروز روزی بازچه نهاده است. هرچند این نهاده نام مذاب هیدروکسید را ندارد، اما این مذاب را نیز سکلر پور بازچه نهاده

۱۰۷۴-۱۰۷۵: از سوی هنگامی، بازیجه بسته‌اند، سایرها ناکند و گردانند، نایم شور را کشند، جایی

**Key Words:** crimp effect, cotton cloth, sodium hydroxide, potassium hydroxide, printing

It is a doublets (foursucker style), a (spurio style), a (plisse style) 1/2

چاپ پارچه پنهانی با خمیر دارای سریم هیر و کنید غلیظ حاصل می‌گردد. سینه ترتیب که در موضع چاپ شده، سورمه الیاف شکل می‌گیرد و نفع در جهت محور خود مقضی می‌شود. این اختر حاصل، موضع چاپ شده را وادار به دستگاری از موضع چاپ شده می‌کند و اثر موچی شکل را موجود می‌آورد. طرحهای متابه را می‌توان به کمک چاپ ساختمیر دارای نول روی پارچه نیز بتوان

شکل ۱ نموده‌ای از این اثر را نشان می‌دهد (۲۰). همچنین، از مشاهیر را می‌توان با مطابق ساخته سخن از رایج‌ترین روش‌ها میدهد

بر اثر خصم آوری به بدهی سدیم هیدروکسید و سفید این مدل به درون شبکه های متیوور ناف پنهان تعداد زیادی بیو مهان هیدروزئنی آن شکسته می شود [۱۷] و در نتیجه تغییرات حاصل ساختار لب ف پنهان از مولکولیز ابه سلولور ۱۱ تغییر یافت این کند [۲۰، ۲۳] عمل آوری نفع با پارچه پیوهای رسکلشن در محلول خلیط سدیم هیدروکسید خوش ریزه کردن نام دارد که به افزایش جلاذی نفع با پارچه من لحاظه. حدف کشش طی این عمل (مرسوزید کردن بدون کشش) از جمیع شدیدگی (آترندگی) ایجاد پنهان ابه هسته اه دارد [۴، ۵] اثر شیر شبکه روی پارچه گاه سمهای مختلطی

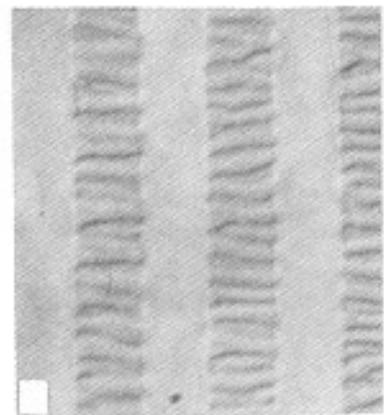
سازمان اسناد و کتابخانه ملی

مجله علمی کمک‌نگاری پرورشی سال چهاردهم، شماره دوم، نیو - ۱۳۸۷

## تجزیی

### مواد

مواد مصرف شده در این پژوهش عبارتند از: سدیم هیدروکسید، پتاسیم هیدروکسید و آب اکسیژن از شرکت مرک، سدیم سیلیکات، کربو و صمغ عربی از بازار، پارچه پنبه‌ای *Archive of SID* ۰۱:۳۰، پنبه‌ای پخت شده و پارچه پنبه‌ای پخت و سفیدگری شده با مشخصات تعداد ۴۲ تار یکت لا و ۲۴ پود یکت لا در سانتیمتر، هر یک با چگالی خطی ۲۲ نکس برای پارچه خام.



شکل ۱ - نمای موج موضعی روی پارچه.

### روشها

برای پخت، پارچه خام در دمای ۹۵°C و به مدت ۱۲۰ دقیقه در حمام دارای ۱۵ سدیم هیدروکسید با نسبت حجم سه وزن ۳۰:۱ فرار گرفت. برای انجام پخت و سفیدگری، پارچه خام در دمای ۹۵°C و به مدت ۳۰ دقیقه در حمام دارای ۰.۶ سدیم هیدروکسید، آب ۶ ml، آب اکسیژن ۲۵ درصد و ۳ml سدیم سیلیکات ۲۸ درجه بوده با است. حجم به وزن ۲۰:۱ فرار گرفت. به عنوان غلظت دهنده از محلول کثیرای ۶ درصد و صمغ عربی ۵ درصد با است. ۳:۲ برای سدیم هیدروکسید استفاده شد.

پس از تهیه خمیر چاپ، پارچه به کمک شابلون تخت با طرح نواری شکل به طول ۲۰ cm و عرض ۲cm چاپ شد، به نحوی که در همه نمونه‌ها طول نوار در راستای تار پارچه فرار داشت. پس از انجام چاپ با خمیرهای مختلف، برای پایان پالان واکنش، پارچه به مدتهاهی معین ازمان واکنش به صورت کاملاً آزاد روی میز چاپ قرار داده شد. پس، پارچه در محلول رقیق کلریدریک اسید خشی شد و سپس آبکشی و سرانجام خشک گردید.

در این پژوهش، شدت اثر شیر شکری روی پارچه به صورت درصد جمع شدگی نشان داده شده و کاهش طول پخش چاپ شده نسبت به طول اولیه آن (قبل از چاپ) به صورت درصد بیان شده است. طول اولیه با طول نوار روی شابلون (۲۰ cm) ۲۰٪ بود و طول کاهش پس از خشک شدن پارچه اندازه گیری شد. داده‌های اراله شده در نمودارها هر یک میانگین ۶ طول اندازه گیری شده را نشان می‌دهند.

برای بررسی اثر غلظت قلیا، پارچه پنبه‌ای پخت و سفیدگری شده با خمیرهای دارای غلظتهای متفاوت قلیا (صفر تا ۰ ۴۵٪ قلیا بر کیلوگرم خمیر چاپ) چاپ شد و با زمان واکنش ۳۰ دقیقه روی میز چاپ قرار گرفت.

برای بررسی اثر مدت زمان واکنش، چاپ پارچه پنبه‌ای پخت و سفیدگری شده با خمیرهای دارای قلیا با غلظت ۰ ۳۵٪ بر کیلوگرم

هیدروکسید و سپس پد نمودن آن با محلول غلیظ سدیم هیدروکسید ایجاد کرد. نفوذ محلول سدیم هیدروکسید به صورت موثر و یکنواخت به ایجاد بهتر این اثر کمک می‌کند. از این رو، انجام سفیدگری پارچه فل از انجام این نوع چاپ توصیه شده است. همچنین، اثر شیر شکری را می‌توان به شرط مقاومت رنگرهای بکار رفته، روی پارچه رنگرزی شده الجام داد. پس از عمل چاپ، لازم است برای پایان پافن واکنش، شرایط آسایش برای پارچه بدون وارد آمدن هیچ گونه کلشی به آن فراهم آید. با توجه به تحریک ماده بودن اثر سدیم هیدروکسید روی پنهان از است که گرمادر جین واکنش به آسامی آزاد گردد. پس از انجام واکنش، پارچه در محلول رقیق کلریدریک اسید یا سولفوریک اسید خشی و سپس آبکشی می‌شود [۷]. مطالعات انجام شده در این زمینه اطلاعات مربوط به روند تغیرات اثر شیر شکری با غلظت، مدت زمان و عملیات قبلی بدست نداد.

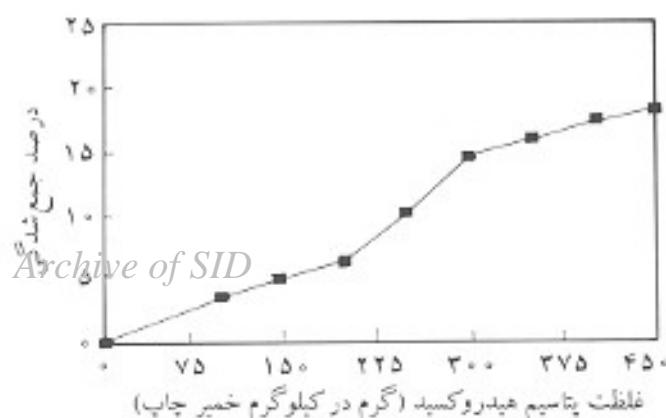
در این پژوهش، علاوه بر سدیم هیدروکسید، پتاسیم هیدروکسید نیز مورد استفاده قرار گرفته و بارامترهای موثر بر شکل گرفتن اثر شیر شکری روی پارچه پنبه‌ای مثل غلظت قلیا، مدت زمان واکنش و عملیات قلیا انجام شده روی پارچه برسی شد. عملیات قلیا پخت و سفیدگری فقط برای سدیم هیدروکسید در نظر گرفته شد.

اشارة می‌شود که آثار مشابه اثر شیر شکری را می‌توان به کمک روش‌های زیر هم ایجاد کرد [۶]:

الف - غلتک‌کاری پارچه‌های تهیه شده از نخهای گرماترم مانند نایلون و پلی استر با غلتکهای نقش دار بر جسته داغ،

ب - استفاده از نشنهای مختلف برای نخهای تار روی ماشین بافتگری یا بکار گیری معمولاً دو چله و

ج - استفاده از نشنهای با ظرفیت جمع شدگی متفاوت در گرما.



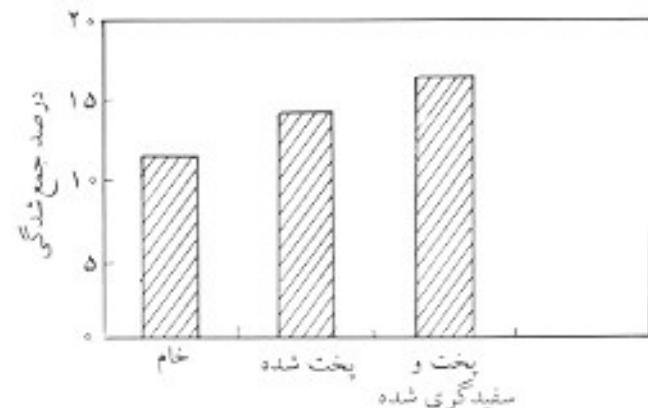
شکل ۴- اثر غلفت پتانسیم هیدروکسید بر درصد جمع شدگی پارچه پنبه‌ای پخت و سفیدگری شده پس از ۳۰ دقیقه آسایش.

در حدود ۱۲ درصد جمع شدگی برای پارچه پنبه‌ای خام، اثر شیر شکری قابل ملاحظه نیست، ولی با افزایش درصد جمع شدگی به ۱۴ درصد برای پارچه پخت شده، اثر شیر شکری محسوس و در نهایت با افزایش آن به حدود ۱۷ درصد برای پارچه پخت و سفیدگری شده کاملاً قابل ملاحظه و جال است.

عدم تشكیل اثر شیر شکری روی پارچه را می‌توان تا حدودی به مشکل بودن تفویض خمیر چاب به سطح الایاف دانست. این موضوع خود به وجود آهار روی نخهای تار که به صورت سد فیزیکی عمل می‌کند مربوط است [۸] و تفویض قلیاً و در نتیجه شکل گرفتن انقباض حاصل از آن را آسانتر می‌سازد. با توجه به نتایج حاصل از این پژوهش روشی است که برای کسب اثر شیر شکری قابل ملاحظه، لازم است که پارچه پخت و سفیدگری شده با خمیر قلیایی چاب گردد.

شکلهای ۲ و ۴ به ترتیب اثر غلفت سدیم هیدروکسید و پتانسیم هیدروکسید را بر درصد جمع شدگی پارچه پنبه‌ای پخت و سفیدگری شده پس از ۳۰ دقیقه زمان واکنش نشان می‌دهد. این دو نمودار روند تقریباً مشابهی را نشان می‌دهند. هر دو قلیاً با غلفت ۲۵۰ گرم بر کیلوگرم خمیر چاب تقریباً پیش‌ترین درصد جمع شدگی را که در حدود ۱۸ تا ۱۹ درصد است موجب می‌شوند.

اشارة می‌شود که عملاً تفاوت ظاهری بین اثر شیر شکری کسب شده با ۳۵ و ۴۰ قلیاً بر کیلوگرم خمیر چاب محسوس نیست. از این رو، مقدار بینه قلیاً با توجه به شرایط و پارچه در نظر گرفته شده در این نمودار تقریباً به صورت مشابهی سه نوع شب را نشان می‌دهند. در ابتدا، تا غلفت ۱۵۰ برای سدیم هیدروکسید و ۱۶۰ برای پتانسیم هیدروکسید، شب متوسط و سپس با افزایش مقدار قلیاً تا حدود ۲۰۰ گلیاً پیش‌ترین شب حاصل می‌شود. با افزایش غلفت قلیاً به پیش از ۲۰۰ قلیاً بر کیلوگرم خمیر چاب کمترین شب حاصل می‌گردد. همچنین، بررسی

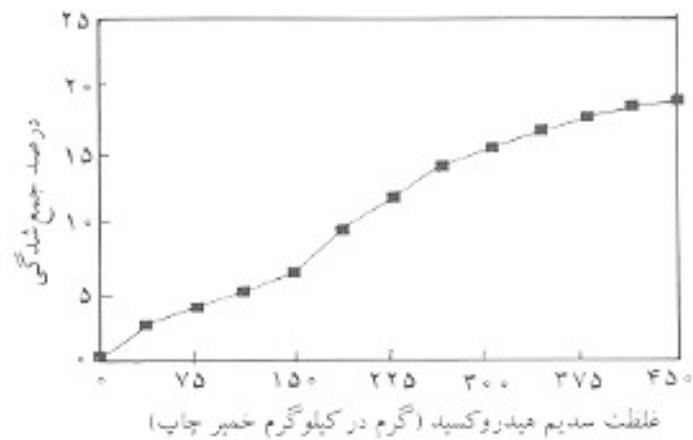


شکل ۲- اثر عملیات قبلی بر درصد جمع شدگی پارچه پنبه‌ای چاب شده با ۲۵۰ گرم سدیم هیدروکسید بر کیلوگرم خمیر چاب پس از ۳۰ دقیقه آسایش.

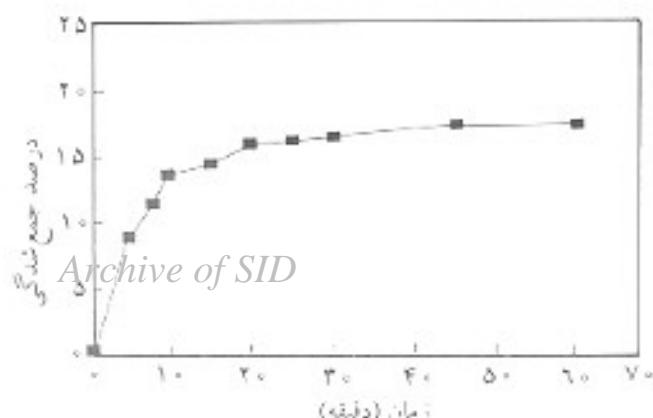
خمیر چاب الجام شد و زمانهای واکنش متفاوت (تا ۶ دقیقه) اعمال گردید. در تمام چاپهای انجام شده مقدار خمیر انتقالی به سطح پارچه در حدود ۲۰۰ درصد تسبیب به وزن پارچه بود. چاب همه نمونه‌ها در جهت تار پارچه انجام شد.

#### نتایج و بحث

شکل ۲ اثر عملیات قبلی پخت و سفیدگری را بر درصد جمع شدگی پارچه پنبه‌ای چاب شده با ۲۵۰ گرم سدیم هیدروکسید بر کیلوگرم خمیر چاب پس از ۳۰ دقیقه زمان واکنش نشان می‌دهد. با وجود کسب



شکل ۲- اثر غلفت سدیم هیدروکسید بر درصد جمع شدگی پارچه پنبه‌ای پخت و سفیدگری شده پس از ۳۰ دقیقه آسایش.



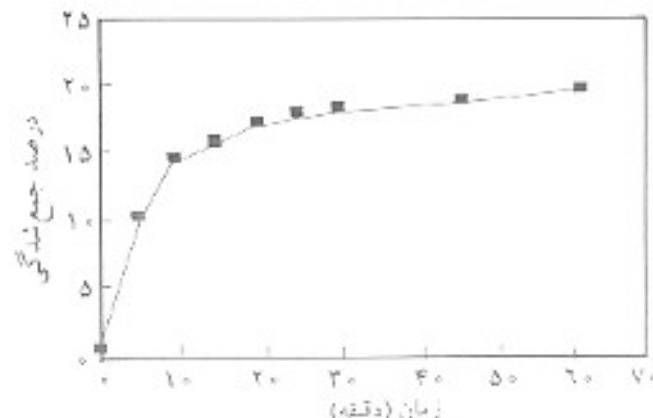
شکل ۶- اثر مدت زمان آسایش بر درصد جمع شدگی پارچه پسهای بخت و سفیدگری شده پس از جاب با خمیر دارای ۳۵۰۸ پتانسیم هیدروکسید بر کیلوگرم خمیر جاب.

جمع شدگی محسوس نیست، با افزایش درصد جمع شدگی به حدود ۱۵ درصد برای پارچه پسهای بخت شده، اثر شیر شکری قابل توجه می شود و بهترین اثر، روی پارچه پسهای بعد از بخت و سفیدگری آن کسب می گردد.

روند تغییرات درصد جمع شدگی پارچه پسهای بخت و سفیدگری شده با توجه به غلظت هلیا و مدت زمان واکنش برای سدیم هیدروکسید و پتانسیم هیدروکسید مشابه است. بطور کلی، درصد جمع شدگی حاصل با سدیم هیدروکسید بر یک پتانسیم هیدروکسید بیشتر است، ولی این تفاوت از نظر ظاهر اثر شیر شکری علاوه محسوس نیست، برای پارچه در نظر گرفته شده در این پژوهش، غلظت حدود ۲۵۰۸ سدیم هیدروکسید با پتانسیم هیدروکسید بر کیلوگرم خمیر جاب و مدت زمان واکنش ۲۵-۳۰ دقیقه، شرایط بینه برای کسب اثر شیر شکری قابل توجه است.

#### مراجع

1. Peters H.R.: *Textile Chemistry, The Chemistry of Fibres*; Elsevier, 339, 1962.
2. *Fibre Chemistry*; IV, Lewin M. and Pearce E. M. (Eds.), Marcel Dekker, 843, 1985.
3. *Chemical After Treatment of Textiles*; Mark H., Woodings S.N. and Atlas Sh.M.(Eds.), Wiley Interscience, 45, 1997.
4. Rath H.; *Lehrbuch der Textil-Chemie*; Rath H., Springer Verlag, P. 67, 1972.



شکل ۵- اثر مدت زمان آسایش بر درصد جمع شدگی پارچه پسهای بخت و سفیدگری شده پس از جاب با خمیر دارای ۲۵۰۸ پتانسیم هیدروکسید بر کیلوگرم خمیر جاب.

شکلهای ۲ و ۴ نشان می دهد که بطور کلی، درصد جمع شدگی حاصل از سدیم هیدروکسید اندکی بین از پتانسیم هیدروکسید است. این تفاوت عملاً از نظر ظاهري و با توجه به اثر شیر شکری شکل گرفته محسوس نیست.

شکلهای ۵ و ۶ به ترتیب اثر مدت زمان واکنش را بر درصد جمع شدگی پارچه پسهای بخت و سفیدگری شده پس از جاب با خمیر دارای ۳۵۰۸ سدیم هیدروکسید و ۱۱۰۰۰ پتانسیم هیدروکسید بر یک کیلوگرم خمیر جاب نشان می دهد. همان طور که مشاهده می گردد، باز هم دو سوادار روند مشابهی را نشان می دهد و هر سوادار دارای دو نوبت تغییر شدگی است. بینترین نسبت که مشخص کننده شکل گرفتن تغیر باشد درصد جمع شدگی است به ۱۰ دقیقه اول پس از جاب مربوط می گردد.

خش دوم سوادار که دارای نسبت کم است پس از ۱۰ دقیقه شروع می شود و ۲۵ درصد جمع شدگی باقیمانده در مدت حدود ۵ دقیقه شکل می گیرد. بطور کلی، تأثیر نسبت شرایط و نوع پارچه انتخاب شده در این پژوهش، ۲۵ تا ۳۰ دقیقه مدت زمان واکنش بینه بشمار می رود. شکلهای ۵ و ۶ هم بینتر بودن درصد جمع شدگی حاصل از سدیم هیدروکسید را نسبت به پتانسیم هیدروکسید نشان می دهند، هر چند همان طور که قلا اشاره شد، این تفاوت عملاً محسوس نیست. اشاره می شود که کسب اثر شیر شکری روی پارچه و سکوکار ریون در شرایط متساوی سوقدب آمیر بود.

#### نتیجه گیری

اثر شیر شکری روی پارچه پسهای خام با وجود کسب ۱۲ درصد

بررسی اثر شیر شکری (موج معرفی ابر یارجه‌های پنهانی)

7. Discerens L.; *The Chemical Technology of Dyeing and Printing*, 2, 418, Reinhold 1951.

- توکلی حسین، قاسمی مصطفوی، گردشی زاده حسن، مجله علوم و تکنولوژی پلیمر، سال سیزدهم، شماره ۷، ۱۹۷۹

5. Conner R.T.O.; *The Fine Structure of Cotton*; (Ed.), Marcel Dekker, 210, 1973.

6. Robinson A.T.C. and Marks R.; *Woven Cloth Construction*, SI, The Textile Institute, Manchester, 89, 1973.