

بررسی اثر شیر شکری (موج موضعی) بر پارچه های پنبه ای

An Investigation of the Crimp Effect on the Cotton Cloth

حسین نوابی^{*}، حسن رحیمی دهدزگی

دستگاه سمعن، سدهان، دانشکده تاسیسات، کامپیوتر ۸۶۱۵۶

ازدایت ۲۲/۲۹، پذیرش: ۸/۲۲

چکیده
تکنیک ارزیابی ایجاد اثر شیر شکری (موج موضعی آرزوی پارچه اسناد) از سدیم هیدروکسید است. پس از چاب پارچه پنبه ای با خمیره دارای سدیم هیدروکسید، این ایجاد پیوی در مواضع چاب شده نجف ناشر های صور و در جمیع محور خود متفاوت می شود. این اتفاق این چاب بر بعضی چاب شده بیرون از آن من آزاده و در تبعید حالت پنبه ای سکن پیروزه می آید. از این برآوردها، خلاصه بر سدیم هیدروکسید، پایه هیدروکسید این مفترض شده و این مواد محتل سیو غلظت قدر می باشد. رسانی و عملیات انجام شده نفس روزی پارچه بررسی شده است. نتایج این برآوردها می نشاند که اثر شیر شکری روزی پارچه سه ای خام مخصوص است و با انجام عملیات نجف زیسته اگری، از سوی سکنی داشت ملاحظه ای کسب می شود. با توجه به نتایج عالی، برآورده نهاده ای کسب این عالی نتایج روزی پارچه سه ای نجف و سیده اگری شده با ۳۵ سدیم هیدروکسید سا نتایج نجف و کنسنترهای ۴۰٪ و ۴۵٪ خوب هستند و مقدار زیادی و کثیف ۲۵٪ نا ممکن است اثر چاب است. اثر سدیم شده بر گلخانه ای از نتایج نهاده نجف و سیده ای مجموع مذکوری نتایج است. هرچند این نتایج نام معملاً متفاوت با این نتایج اثر شیر شکری روزی پارچه نهاده شده اند.

واژه های کلیدی: اثر شیر شکری، روزی پارچه سه ای، سدیم هیدروکسید، پایه هیدروکسید، چاب

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

چون (crimp style)، (plisse style) و (versucker effect) دارند، از اثر چاب پارچه پنبه ای با خمیره دارای سدیم هیدروکسید غلبلطه حاصل می شوند. بدین ترتیب که در مواضع چاب شده، سورمه ایاف شکل سیگاره و نخ در جهت محور خود متفاوت می شود. اسناد این حاصل، مواضع چاب شده را اداره نمایندگری از مواضع چاب شده می کند و اثر موجی شکل را بوجود می آورد. طرح های مشابه را می توان به کمک چاب سا خمیره داری فول روی پارچه ای ایجاد نمود.
شکل ۱ نمونه ای از این اثر را نشان می دهد [۱]. همچنان، اثر مشابه را می توان با مقاوم ساختن سختی از پارچه در مقابل سدیم

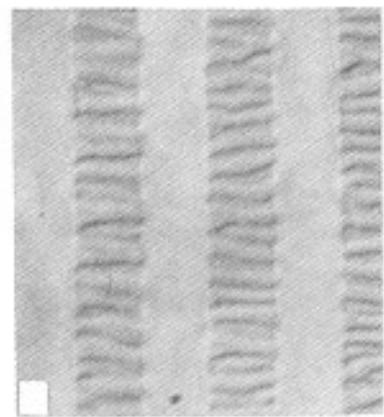
بر اثر خفن آورده بدهی سدیم هیدروکسید و سلوفون اسٹریلیه درون شکلهای متغیر نماید. شعاع داری بیویهای هیدروزئی آن شکلهای متغیر [۱] و در نتیجه تغییرات حاصل ساختار لیفت یعنی از سلولوز آب سلولوز [۱] تغییر یافته ای که [۲،۳] عمل آرزوی نجف با پارچه پیویزه دارد که به ازایش جلالی نجف با پارچه سی ایام. حدف کنش طی این دارند که از این نتایج جلالی نجف با پارچه سی ایام. حدف کنش طی این عرض (هر سویه داره [۴،۵]) اثر شیر شکری روزی پارچه که نهادهای محتل شده ایه همراه دارد [۴،۵] اثر شیر شکری روزی پارچه که نهادهای محتل شده ایه همراه دارد [۴،۵] اثر شیر شکری روزی پارچه که نهادهای محتل شده ایه همراه دارد [۴،۵]

*دانشجوی مکانیک، پس کار: Tavaniat@yahoo.com

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 خام، پارچه پنبه‌ای پخت شده و پارچه پنبه‌ای پخت و سفیدگری شده با مشخصات تعداد ۲۲ تار یکت لا و ۲۴ پود یکت لا در متریمتر، هر یک با چگالی خطی ۲۲ نکس برای پارچه خام.



شکل ۱ - نسای موج موضعی روی پارچه.

روشها

برای پخت، پارچه خام در دمای 95°C و به مدت ۱۲۰ دقیقه در حمام دارای ۸٪ ۱۵ سدیم هیدروکسید با نسبت حجم به وزن ۳۰:۱ فرار گرفت. برای انجام پخت و سفیدگری، پارچه خام در دمای 95°C و به مدت ۳۰ دقیقه در حمام دارای $\text{۰}^{\circ}\text{C}$ سدیم هیدروکسید، آب ۶ ml، آب اکسیژن ۲۵ درصد و ۳ml سدیم سیلیکات ۲۸ درجه بوده باشد. اکسیژن ۰ درصد و صمغ عربی ۵ درصد با استفاده از 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 مدت‌های معین ازمان واکنش به صورت کاملاً آزاد روی میز چاپ قرار داده شد. پس، پارچه در محلول رقیق کلریدریک اسید خشی شد و پس آن 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 پختن 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 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 ۴۵٪ 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 فلی از انجام این نوع چاپ توصیه شده است. همچنین، اثر شیر شکری را می‌توان به شرط مقاومت رنگرهای بکار رفته، روی پارچه رنگرزی شده انجام داد. پس از عمل چاپ، لازم است برای پایان پافت و اکتش، شرایط آسایش برای پارچه بدون وارد آمدن هیچ گونه کلشی به آن فراهم آید. با توجه به تحریک ماده بودن اثر سدیم هیدروکسید روی پهله لازم است که تحریک مادر جین و اکتش به آسانی 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 قلبی بدست نداد.

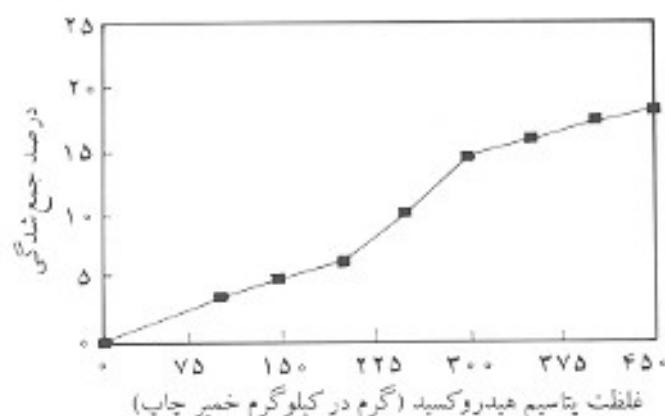
در این پژوهش، علاوه بر سدیم هیدروکسید، پتاسیم هیدروکسید نیز مورد استفاده قرار گرفته و بارامترهای موثر بر شکل گرفتن اثر شیر شکری روی پارچه پنبه‌ای مثل غلظت قلیا، مدت زمان واکنش و عملیات قلی انجام شده روی پارچه برسی شد. عملیات قلی پخت و سفیدگری فقط برای سدیم هیدروکسید در نظر گرفته شد.

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

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

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

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



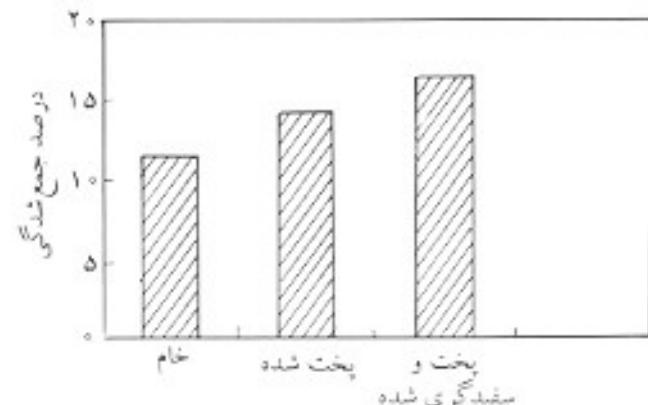
شکل ۱- اثر غلفت پتانسیم هیدروکسید بر درصد جمع شدگی پارچه پنبه‌ای پخت و سفیدگری شده پس از ۳۰ دقیقه آسایش.

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 انفاض 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 تا ۴۰۰ گرم بر کیلوگرم خمیر چاب تقریباً یکشنبه 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 ۳۵۰ و ۴۰۰ گلیاً 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 ۲۰۰ برای پتانسیم هیدروکسید، شب متوسط و سپس با افزایش مقدار قلیاً تا حدود ۳۰۰ گلیاً پیشترین شب حاصل می‌شود. با افزایش غلفت قلیاً به پیش از ۳۰۰ گلیاً بر کیلوگرم خمیر چاب کمترین شب حاصل می‌گردد. همچنین، بررسی

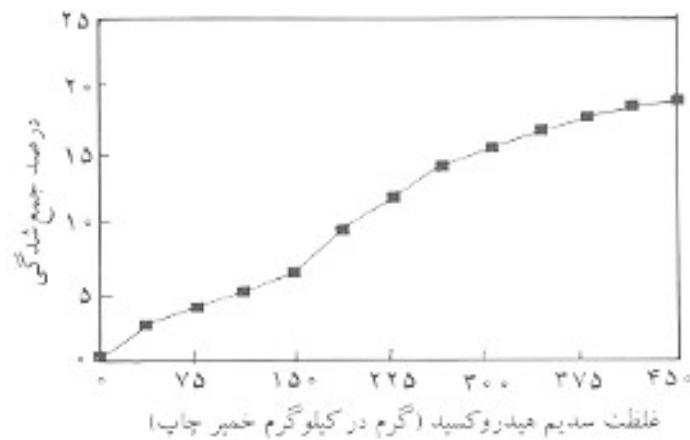


شکل ۲- اثر عملیات قبلی بر درصد جمع شدگی پارچه پنبه‌ای چاب شده با ۴۰۰ سدیم هیدروکسید بر کیلوگرم خمیر چاب پس از ۳۰ دقیقه آسایش.

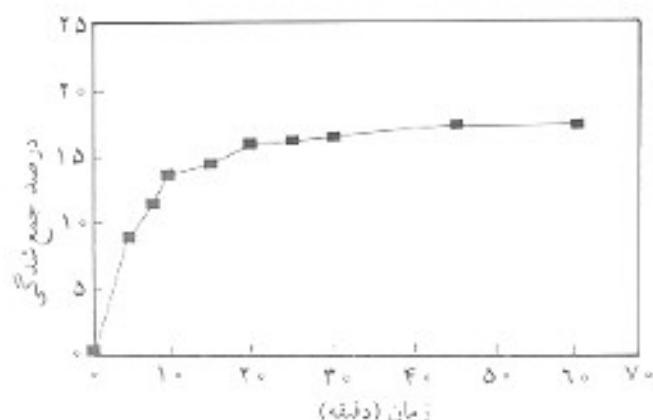
خمیر چاب انجام شد و زمانهای واکنش متفاوت (تا ۶۰ دقیقه) اعمال گردید. در تمام چاپهای انجام شده مقدار خمیر انتقالی به سطح پارچه در حدود ۲۰۰ درصد تسبیت به وزن پارچه بود. چاب همه نمونه‌ها در جهت تار پارچه انجام شد.

نتایج و بحث

شکل ۲ اثر عملیات قبلی پخت و سفیدگری را بر درصد جمع شدگی پارچه پنبه‌ای چاب شده با ۴۰۰ سدیم هیدروکسید بر کیلوگرم خمیر چاب پس از ۳۰ دقیقه زمان واکنش نشان می‌دهد. با وجود کسب



شکل ۳- اثر غلفت سدیم هیدروکسید بر درصد جمع شدگی پارچه پنبه‌ای پخت و سفیدگری شده پس از ۳۰ دقیقه آسایش.



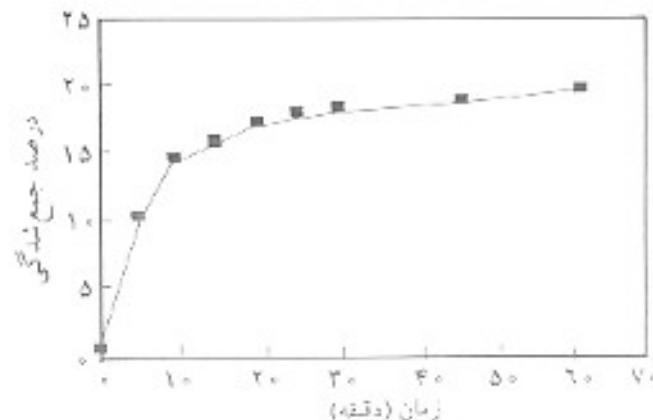
شکل ۶- اثر مدت زمان آسایش بر درصد جمع شدگی پارچه پسنهای بخت و سفیدگری شده پس از جاب با خمیر دارای ۳۵۰۸ پتانسیم هیدروکسید بر کیلوگرم خمیر جاب.

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

روند تغییرات درصد جمع شدگی پارچه پسنهای بخت و سفیدگری شده با توجه به غلظت هلبیا 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 ۲۵۰۵-۳۰ دقیقه، شرایط بینهای 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 پسنهای بخت و سفیدگری شده پس از جاب با خمیر دارای ۲۵۰۸ سدیم 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 ظاهری 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 پسنهای 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 نسبتاً مشابه است. بینترین نسبت که مشخص کننده شکل گرفتن تقریباً ۷۵ 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، توجه به شرایط و نوع پارچه انتخاب شده در این پژوهش، ۲۵ تا ۳۰ دقیقه مدت زمان واکنش بینهای 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 پسنهای خام با وجود کسب ۱۲ درصد

بررسی اثر شیر شکری (موج معرفی) بر پارچه های پنبه ای

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

- تولابی حسین، قاسمی مصطفوی، گردانی 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*,
The Textile Institute, Manchester, 89, 1973.