

## تأثیر پیش‌تیمار قلیایی بر بازده و ویژگی‌های خمیر کاغذ نیمه‌شیمیایی **NSSC** کاه‌گندم

سوده زند<sup>۱\*</sup>، مسیح مسعودی فر<sup>۲</sup>، احمد رضا سرائیان<sup>۳</sup> و علی قاسمیان<sup>۳</sup>

\*- نویسنده مسئول، دانش‌آموخته کارشناسی ارشد، صنایع خمیر و کاغذ، دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان  
پست‌الکترونیک: soodeh.zhand@yahoo.com

۲- دانشجوی کارشناسی ارشد، فراورده‌های چندسازه چوب، دانشگاه زابل

۳- دانشیار گروه صنایع خمیر و کاغذ، دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان

تاریخ پذیرش: اسفند ۱۳۹۱

تاریخ دریافت: شهریور ۱۳۹۱

### چکیده

در این تحقیق اثر پیش‌تیمار قلیایی با یک درصد هیدروکسید سدیم بر ویژگی‌های فیزیکی، نوری و مقاومتی خمیر کاغذ **NSSC** از کاه‌گندم برسی شد. از نمونه کاه‌گندم (رقم زاگرس) مزارع استان گلستان استفاده گردید. کاه خرد شده در دمای ۷۰ درجه سانتی‌گراد به مدت ۳۰ دقیقه تحت تأثیر پیش‌تیمار با یک درصد هیدروکسید سدیم بر مبنای وزن خشک قرار گرفت. پخت‌ها در دمای ۱۶۰ درجه سانتی‌گراد با نسبت ثابت سولفیت‌سدیم به هیدروکسید سدیم ۵ به ۱ انجام شد. پس از پخت، خمیر کاغذها توسط پالایشگر آزمایشگاهی PFI تا رسیدن به درجه‌روانی  $25 \pm 380$  میلی‌لیتر (CSF) پالایش شدند و بازده کل و عدد کاپای آنها تعیین گردید. کاغذ دست‌ساز ۶۰ گرمی براساس آئین‌نامه TAPPI ساخته شد و ویژگی‌های فیزیکی، نوری و مقاومتی ارزیابی شدند. نتایج نشان داد که پیش‌تیمار قلیایی اثر معنی‌داری در افزایش ویژگی‌های نوری و مقاومتی کاغذ داشته است. اندازه‌گیری درجه‌روانی اولیه خمیر کاغذها نشان داد که درجه‌روانی با افزایش مواد شیمیایی پخت و هیدروکسید سدیم کاهش یافته و با افزایش مواد شیمیایی، دانسیته کاغذ افزایش، و بازده و ضخامت و حجم ویژه کاغذ کاهش یافته.

**واژه‌های کلیدی:** کاه‌گندم، خمیر کاغذ نیمه‌شیمیایی سولفیت‌ختنی، درجه‌روانی.

### مقدمه

بعضی از کشورهای اروپای شرقی، آمریکای جنوبی، خاورمیانه کاه‌گندم، قرن‌هاست که به عنوان یک منبع فیبری در کاغذسازی به کار می‌رود (بویژه در چین). کاه‌گندم قبل از جایگزین شدن توسط چوب، در دهه ۱۹۲۰ در اروپا و آمریکای شمالی منبع اصلی فیبر به شمار می‌رفت. البته در

و آسیا به ویژه چین کاه همچنان به عنوان یک ماده اولیه مهم برای خمیر و کاغذ مطرح می‌باشد. یکی از دلایل اصلی که کاه برای تهیه خمیر کاغذ استفاده می‌گردد، این است که کاه

آنرا فعالیت بیشتر این ماده نسبت به سولفیت‌سالیم عنوان کرده است.

سرایان (۱۳۸۲) امکان تولید خمیرکاغذ به روش مکانیکی پراکسیدولایی<sup>۳</sup> (APMP) از کاه‌گندم خراسان را بررسی کرده و نتیجه گرفت که با افزایش مقدار قلیایی جذب شده توسط کاه درجه‌روشنی خمیرکاغذهای تهیه شده کاهش و مقدار مقاومت آنها افزایش می‌یابد. بیشترین بازده (۷۲/۳۶٪) از خمیرکاغذ دو مرحله پیش‌تیمار شده با آب سرد به مدت ۱۰ دقیقه و بالاترین درجه‌روشنی ۲۳٪/۸ مربوط به خمیرکاغذ دو مرحله‌ای پیش‌تیمار شده با آب جوش به مدت ۱۰ دقیقه بود؛ همچنین کمترین بازده (۲۵/۶۱٪) و کمترین درجه‌روشنی از خمیرکاغذ یک مرحله‌ای پیش‌تیمار شده با هیدروکسیدسالیم ۱۰٪ به مدت ۲۰ دقیقه بود.

حسینی (۱۳۸۱) تحقیقی را در مورد استفاده از کاه‌گندم در فرایند NSSC انجام داد. شرایط پخت در دو سطح حرارتی ۱۶۵ - ۱۷۵ درجه سانتی‌گراد، زمان در سه سطح ۲۰، ۳۰ و ۴۰ دقیقه و درصد مواد شیمیایی با سه سطح سولفیت‌سالیم (۱۶٪، ۱۴٪ و ۱۲٪) انتخاب شده است. بعد از اتمام پخت و ساخت کاغذ دست‌ساز ۶۰ گرمی، مشخص شد که تیمار ۱۷۵ درجه سانتی‌گراد در زمان ۳۰ دقیقه و ۱۶٪ مواد شیمیایی در دو ویژگی شاخص مقاومت به ترکیدن و مقاومت به تا شدن بالاترین مقدار را نشان می‌دهد که به ترتیب برابر  $5\text{ kPa.m}^2/\text{g}$  و  $\log ۳۳۲۰$  بودند. لازم به ذکر است بازده تیمار فوق ۵۱٪/۱۰ بوده است.

Aranovsky و همکاران (۱۹۴۹) از هیدروکسیدسالیم یا مخلوطی از هیدروکسیدسالیم (۵ تا ۶ درصد بر پایه وزن خشک) و سولفیت، برای تهیه خمیرکاغذهای با کیفیت بالا از کاه در یک خمیرکن استفاده کردند، خمیرسازی در دمای

به سهولت به شکل پسمانده حاصل از محصولات غذایی قابل دسترس است (یانگ، ۱۳۸۱).

افزایش ظرفیت تولید جهانی خمیرکاغذهای الیاف منابع زراعی اساساً از سال ۱۹۷۵ آغاز شد و از ۷۹ درصد به حدود ۱۰/۶ درصد در سال ۱۹۹۳ رسید. کاه، باگاس و بامبو الیاف منابع زراعی اصلی هستند که در تهیه خمیر و کاغذ به کار می‌روند. بیش از ۲۵ کشور برای تهیه بیش از ۵۰ درصد خمیرکاغذ خود به الیاف منابع زراعی وابسته‌اند (یانگ، ۱۳۸۱).

یکی از مهمترین فرایندهای تولید کاغذ، فرایند نیمه‌شیمیایی سولفیت‌ختنی می‌باشد. این فرایند که بیشتر برای تولید خمیرکاغذهای پرپاکی از پهن برگان مورد استفاده قرار می‌گیرد از مهمترین فرایندهای نیمه‌شیمیایی مورد استفاده در جهان بشمار می‌رود. در این فرایند که به اختصار NSSC<sup>۱</sup> نامیده می‌شود از مایع پخت سولفیت‌سالیم استفاده می‌شود که برای ختنی کردن اسیدهای آلی آزاد شده از ماده لیگنوسلولزی در هنگام پخت با مقادیر اندکی از کربنات‌سالیم یا هیدروکسیدسالیم و یا بیکربنات‌سالیم بافر می‌گردد. هدف از این تحقیق بررسی امکان تولید خمیرکاغذ NSSC از کاه‌گندم و همچنین تأثیر پیش‌تیمار با هیدروکسیدسالیم یک درصد بر روی خواص فیزیکی، نوری و مقاومتی خمیرکاغذ حاصل می‌باشد (میرشکرایی، ۱۳۷۴).

مرادیان (۱۳۸۱) شرایط و ویژگی‌های کاغذ ساخته شده به روش CMP<sup>۲</sup> از کاه‌گندم را مورد بررسی قرار داد و دامنه بازده خمیرکاغذ برای پختهای سولفیت‌سالیم - کربنات‌سالیم را ۸۲ - ۸۶ درصد و برای سود سوزآور - ۷۲ درصد بیان کرده است، و در نهایت نتیجه گرفته که پختهایی با سولفیت، دارای بازده و واژده الک و مصرف انرژی پالایش زیادتر از هیدروکسیدسالیم بوده است و دلیل

1- Neutral Sulfite Semi Chemical

2-Chemi Mechanical Pulp

آزمایشگاه دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان متقل شد. ساخت خمیر کاغذ با استفاده از روش نیمه‌شیمیایی سولفیت‌حتشی (سولفیت‌سدیم-هیدروکسید‌سدیم) انجام گردید. و در هر پخت از ۱۰۰ گرم کاه‌گندم بر مبنای وزن خشک استفاده شد. پخت‌ها در دمای  $160^{\circ}\text{C}$  به مدت ۳۰ دقیقه با ۱۰٪ سولفیت‌سدیم و ۲٪ هیدروکسید‌سدیم (برای خشی کردن اسیدهای آلی آزاد شده در هنگام فرایند پخت) انجام شد. در یک حالت هیدروکسید‌سدیم حذف و در حالتی دیگر مقدار جذب قلیا در پیش‌تیمار محاسبه شد و از مقدار قلیای مصرفی برای پخت اصلی کم شد و به جای استفاده از ۲ درصد هیدروکسید‌سدیم از ۱/۴۸ درصد هیدروکسید‌سدیم استفاده شد و در حالت دیگر از ۲ درصد هیدروکسید‌سدیم برای پیش‌تیمار و در یک مورد، کاه‌گندم بعد از قرار گرفتن در معرض پیش‌تیمار هوا خشک شد و پخت براساس وزن اولیه کاه‌گندم پیش‌تیمار شده انجام شد و برای بررسی تأثیر هیدروکسید بر بازده و ویژگی‌های فیزیکی، نوری و مقاومتی خمیر کاغذ حاصل انجام گردید. نسبت مابع پخت به کاه ۱۰ به ۱ در نظر گرفته شد و هر پخت با ۲ تکرار انجام شد. مشخصات فرایند پخت در قالب ۷ تیمار به شرح جدول ۱ اعمال گردید.

۹۵-۱۰۰ درجه سانتی‌گراد و به مدت یک ساعت انجام شد، بازده خمیر کاغذ بالا و در حدود ۷۵ درصد بود.

Aravamuthan و همکاران (۱۹۹۲) بهینه سازی پخت کاه‌گندم با استفاده از کربنات سدیم-هیدروکسید سدیم ( $\text{Na}_2\text{CO}_3-\text{NaOH}$ ) را بررسی کردند، به طوری که بازده ۵۲-۶۲ درصد متغیر بوده و افزایش کربنات‌سدیم زمان پخت را نیز کاهش داد.

Raja و همکاران (۱۹۹۳) با استفاده از کربنات‌سدیم و هیدروکسید‌سدیم اقدام به تهیه کاغذ فلوتینگ از کاه‌گندم کردند. نتایج بررسی آنها نشان داد که پخت حاوی هیدروکسید‌سدیم بیشتر، آسانتر پالایش می‌شود و انرژی مصرفی کمتری لازم دارد. همچنین در اثر کم شدن هیدروکسید‌سدیم زمان پخت زیادتر می‌شود و مقدار کربوهیدرات حل شده افزایش می‌یابد.

## مواد و روش‌ها

نمونه کاه‌گندم مورد استفاده در این بررسی از مزارع شهرستان گرگان (استان گلستان) تهیه شده و به قطعات ۳-۵ سانتی‌متر خرد شدند. پس از اندازه‌گیری درصد رطوبت به منظور انجام عملیات پخت و تهیه کاغذ دست‌ساز به

جدول ۱- شرایط مختلف خمیر کاغذسازی NSSC کاه‌گندم

کد	شرایط پیش‌تیمار و پخت	شماره تیمار
A	پیش‌تیمار با هیدروکسید‌سدیم یک درصد و پخت با ۱۰٪ سولفیت‌سدیم	تیمار ۱
B	پیش‌تیمار با هیدروکسید‌سدیم یک درصد و پخت با ۱۰٪ سولفیت‌سدیم و ۲٪ هیدروکسید‌سدیم	تیمار ۲
C	پیش‌تیمار با هیدروکسید‌سدیم ۲ درصد و پخت با ۱۰٪ سولفیت‌سدیم	تیمار ۳
D	پیش‌تیمار با هیدروکسید‌سدیم یک درصد سپس هوا خشک‌کردن نمونه‌ها و پخت با ۱۰٪ سولفیت‌سدیم و ۲٪ هیدروکسید‌سدیم	تیمار ۴
E	پیش‌تیمار با هیدروکسید‌سدیم یک درصد و پخت با ۱۰٪ سولفیت‌سدیم و ۱/۴۸٪ هیدروکسید‌سدیم	تیمار ۵
F	پخت شاهد با ۱۰٪ سولفیت‌سدیم و ۲٪ هیدروکسید‌سدیم	تیمار ۶
G	پخت شاهد با ۱۰٪ سولفیت‌سدیم	تیمار ۷

برای اندازه‌گیری ویژگی‌های فیزیکی، نوری و مقاومتی کاغذ‌های دست‌ساز ساخته شده نمونه‌های کاغذ به آزمایشگاه صنایع چوب و کاغذ مازندران منتقل شد و ویژگی‌های آنها مطابق با دستورالعمل‌های آئین‌نامه TAPPI اندازه‌گیری شد. مقادیر دانسته کاغذ محاسبه و تجزیه و تحلیل ویژگی‌های فیزیکی کاغذ دست‌ساز با استفاده از طرح آزمایش کاملاً تصادفی و گروه‌بندی میانگین‌های ویژگی‌های حاصل با استفاده از آزمون چند دامنه‌ای دانکن انجام شد.

### نتایج

مقادیر بازده قبل و بعد از پالایش خمیرکاغذها در جدول ۲ ارائه شده است.

خمیرکاغذسازی با استفاده از دیگ پخت آزمایشگاهی آزمایشگاه صنایع خمیرکاغذ دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان انجام شد. بعد از هر پخت مایع پخت جداسازی شد و پس از شستشو پالایش اولیه روی الیاف با استفاده از پالایشگر آزمایشگاهی PFI انجام گردید و با شستشوی خمیرکاغذ پالایش شده توسط دو الک با اندازه ۲۰۰ سوراخ ۲۰ مش مستقر بر روی الک با اندازه سوراخ ۲۰۰ مش الیاف قابل قبول بددست آمد. سپس پالایش ثانویه روی خمیرکاغذها توسط پالایشگر آزمایشگاهی طبق دستورالعمل T248sp آئین‌نامه TAPPI انجام شد و درجه روانی خمیر کاغذها به حدود CSF ۳۸۰ رسانده شد و از این خمیر کاغذها براساس دستورالعمل T205sp آئین‌نامه TAPPI کاغذ دست‌ساز ۶۰ گرمی ساخته شد.

جدول ۲- مقایسه بازده خمیرکاغذ NSSC کاه‌گندم پس از هر یک از مراحل فرآوری

مرحله تیمار اصلی	بازده پس از پالایش	بازده (قبل از پالایش)	بازده مرحله			عامل پیش‌تیمار
			Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	NaOH	پیش‌تیمار	
۵۴/۲۲	۴۵/۷۸	۶۰/۱۰	۱۰	۰	-	شاهد
۵۴/۳۴	۴۵/۶۶	۵۷/۸۵	۱۰	۲	-	
۵۸/۲۱	۴۱/۷۹	۵۵/۴۸	۱۰	۰	۷۸/۶	
۵۷/۰۳	۴۲/۹۷	۵۳/۲۱	۱۰	۱/۴۸	-	هیدروکسید سدیم٪ ۱
۵۵/۱۸	۴۴/۸۲	۵۲/۷۳	۱۰	۲	-	
۴۶/۵۴	۵۳/۴۶	۵۶/۹۹	۱۰	۲	۷۸/۲	هیدروکسید سدیم٪ ۱*
۵۸/۸۲	۴۱/۱۸	۶۰/۶۲	۱۰	۰	۷۶/۶	هیدروکسید سدیم٪ ۲

\* وزن بر مبنای کاه پیش‌تیمار شده

۳ نتایج حاصل از تجزیه واریانس میانگین بازده و عدد کاپاهاي خمیرکاغذ NSSC کاه‌گندم پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم یک درصد، آورده شده است.

بازده خمیرکاغذ به عنوان یک شاخص مهم در تولید خمیرکاغذ مطرح است. این ویژگی عموماً تحت تأثیر ساختار شیمیایی و آناتومیکی ماده اولیه و فرایند به کار گرفته شده برای تهیه خمیرکاغذ قرار می‌گیرد. در جدول

جدول ۳ - گروه‌بندی میانگین‌های اثر مستقل پیش‌تیمار با هیدروکسید سدیم یک

## در صد بیان بازده و عدد کایا

تیمار	هیدروکسید سدیم (%)	بازدھہ (%)	عدد کاپا
شاد	.	<sup>a</sup> ٦٠/٠٣٣	<sup>a</sup> ٩٢/٩٤٠
	٢	<sup>b</sup> ٥٥/٧٥٠	<sup>b</sup> ٧٦/٢٨٥
	.	<sup>ab</sup> ٥٦/٢٠٥	<sup>c</sup> ٥١/٨٠٣
% ١١	١/٤٨	<sup>b</sup> ٥٥/٤٨٠	<sup>c</sup> ٤٥/١٢٨
	٢	<sup>b</sup> ٥٢/٧٣٨	<sup>c</sup> ٥٠/٦٨٠

جدول ۴- مقایسه میانگین اثر مستقل پیش‌تیمار با هیدروکسید سدیم

۲٪ بازده و عدد کاما

تیمار	بازدہ (%)	عدد کاپا
شاهد	<sup>a</sup> ۵۷/۸۹۱	<sup>a</sup> ۷۹/۶۱۳
هیدروکسید سدیم	<sup>b</sup> ۵۴/۸۰۸	<sup>b</sup> ۴۹/۲۰۳

جدول ۵- مقایسه میانگین اثر مستقل پیش‌تیمار با هیدروکسید سدیم٪

(وزن بر مبنای کاه‌گندم پیش‌تیمار شده) بر بازده و عدد کاپا

تیمار	پیش تیمار با هیدروکسید سدیم (%) *	هیدروکسید سدیم (%)	بازده (%)	عدد کاپا
شاهد		.	<sup>a</sup> ٦٠/٠٣٣	<sup>a</sup> ٩٢/٩٤٠
		٢	<sup>a</sup> ٥٥/٧٥٠	<sup>b</sup> ٧٦/٢٨٥
		.	<sup>a</sup> ٥٦/٩٩٥	<sup>c</sup> ٥٢/١٩٠

\* وزن بیر مینای کاه پیش تیمار شده

بیشتری (۱۰ درصد سولفیت‌سدیم به همراه ۲ درصد هیدروکسید‌سدیم) استفاده شده است.

پالایش ثانویه خمیر کاغذ طبق دستورالعمل شماره ۰۰۰-۷۴۸sp-TAPPI آئین‌نامه PFI توسط دستگاه پالایشگر انجام شد. به این منظور از  $24 \pm 5$  گرم خمیر کاغذ (معادل وزن خشک) با درصد خشکی ۱۰ درصد در دمای  $20 \pm 5$  درجه سانتی‌گراد استفاده شد. با تعیین تعداد دور مشخص به درجه روانی مورد نظر می‌توان رسید، در این مرحله خمیرهای منتخب تا رسیدن به درجه روانی  $380 \pm 25$  ml CSF پالایش شدنند.

نتایج گروه‌بندی آزمون دانکن بازده و عدد کاپا نشان می‌دهند که بین هر عامل پیش‌تیمار با خمیر کاغذ شاهد اختلاف معنی‌داری وجود دارد و همچنین بین پیش‌تیمارها اختلاف معنی‌داری از لحظه بازده وجود دارد. طبق نتایج حاصل بیشترین مقدار بازده (گروه a) مربوط به خمیر کاغذ شاهد می‌باشد که در پخت آن از سولفیت سدیم به همراه هیدروکسید سدیم استفاده شده است و کمترین مقدار بازده (گروه b) مربوط به خمیر کاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم است که در پخت آن از مواد شیمیایی

جدول ۶- تعداد دور پالایشگر و درجه روانی نهایی و وزن پایه و ضخامت کاغذ

ضخامت کاغذ(µm)	درجه روانی بعد از پالایشگر (CSF)	تعداد دور پالایشگر	تیمار
۱۲/۹۶	۴۰۰	۲۲۰۰	A
۱۳/۴	۳۸۵	۲۰۰۰	B
۱۲/۴۳	۴۰۰	۱۵۰۰	E
۱۳/۴۴	۳۸۵	۳۰۰۰	F
۲۱/۶۰	۴۰۰	۴۵۰۰	G

## خواص فیزیکی کاغذهای دستساز

جدول ۷- مقایسه میانگین اثر مستقل پیش تیمار با هیدروکسید سدیم یک

درصد بر فاکتورهای اندازه‌گیری شده

دانسیته (g/cm³)	حجم ویژه (cm³/g)	ضخامت (µm)	هیدروکسید سدیم (%)	تیمار
b <sup>a</sup> /۲۵۶۶۷	a <sup>b</sup> /۳۳۶۶۷	a <sup>b</sup> ۲۱/۶۰۰۰	۰	شاهد
a <sup>b</sup> /۴۴۳۳۳	b <sup>a</sup> /۸۸۶۷	b <sup>a</sup> ۱۳/۴۴۳۳	۲	
a <sup>b</sup> /۴۴۰۰۰	b <sup>a</sup> /۸۵۳۳	b <sup>c</sup> ۱۲/۹۶۰۰	۰	پیش تیمار با
a <sup>b</sup> /۴۳۳۳۳	b <sup>a</sup> /۸۰۳۳	c <sup>b</sup> ۱۲/۴۳۰۰	۱/۴۸	هیدروکسید سدیم ۱٪
a <sup>b</sup> /۴۴۳۳۳	b <sup>a</sup> /۸۴۰۰	b <sup>a</sup> ۱۳/۴۰۰۰	۲	

(گروه c) مربوط به خمیرکاغذ پیش تیمار شده است (از

۱/۴۸ هیدروکسید سدیم استفاده شده است) (جدول ۷). نتایج حاصل تغییر میزان ضخامت کاغذ در تیمارهای مختلف را نشان می‌دهد که خمیر شاهدی که در پخت آن فقط از سولفیت سدیم استفاده شده دارای ضخامت بیشتری نسبت به خمیرکاغذ پیش تیمار شده با هیدروکسید سدیم یک درصد می‌باشد. بیشترین ضخامت کاغذهای تهیه شده (۲۱/۰۶ µm) مربوط به خمیرکاغذ شاهدی است که در پخت آن از هیدروکسید سدیم استفاده نشده است. البته خمیرکاغذهای پیش تیمار شده با هیدروکسید سدیم که در

ضخامت نتایج حاصل از تجزیه واریانس ضخامت کاغذ در تیمارهای مختلف در سطح اعتماد ۹۹ درصد معنی‌دار شد. نتایج گروه‌بندی آزمون دانکن نشان می‌دهد (جدول ۷) که بین هر عامل پیش تیمار با خمیرکاغذ شاهد اختلاف معنی‌داری وجود دارد و همچنین بین پیش تیمارها اختلاف معنی‌داری از لحاظ ضخامت وجود دارد. طبق نتایج بدست آمده بیشترین مقدار ضخامت (گروه a) مربوط به خمیرکاغذ شاهد است که در پخت آن فقط از سولفیت سدیم استفاده شده و کمترین مقدار ضخامت

می‌باشد. البته افزایش مواد شیمیایی باعث افزایش دانسیته کاغذ می‌شود. مقادیر دانسیته کاغذ بدست آمده از این تحقیق قابل مقایسه با دانسیته خمیرکاغذ NSSC مورد استفاده در کارخانه چوب و کاغذ مازندران ( $52\text{ g/cm}^3$ ) می‌باشد.

پخت آن از مواد شیمیایی بیشتر (۲٪ هیدروکسید سدیم به همراه ۱۰٪ سولفیت سدیم) استفاده شد در مقایسه با خمیرکاغذ دارای مواد شیمیایی کمتر (۱۰٪ سولفیت سدیم) از ضخامت بیشتری برخوردارند.

#### دانسیته

#### حجم ویژه

نتایج حاصل از تجزیه واریانس حجم ویژه کاغذ در تیمارهای مختلف در سطح اعتماد ۹۹ درصد معنی دار شد. نتایج گروه‌بندی آزمون دانکن نشان می‌دهد که بین هر عامل پیش‌تیمار با خمیرکاغذ شاهد اختلاف معنی داری وجود دارد و همچنین بین پیش‌تیمارها اختلاف معنی داری از لحاظ حجم ویژه وجود دارد. طبق نتایج حاصل بیشترین مقدار حجم ویژه (گروه a) مربوط به خمیرکاغذ شاهدی است که در پخت آن فقط از سولفیت سدیم استفاده شده و کمترین مقدار حجم ویژه (گروه b) مربوط به خمیرکاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم می‌باشد.

نتایج روند تغییر میزان حجم ویژه کاغذ در تیمارهای مختلف نشان می‌دهد که حجم ویژه خمیرکاغذ شاهدی که در پخت آن فقط از سولفیت سدیم استفاده شده بیشتر از خمیرکاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم است. بیشترین حجم ویژه کاغذهای تهیه شده ( $44\text{ cm}^3/\text{g}$ ) مربوط به خمیرکاغذ شاهدی است که در پخت آن از هیدروکسید سدیم استفاده نشده است. خمیرکاغذهای پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم حجم ویژه‌ای مشابه خمیرکاغذ شاهد با درصد بالای مواد شیمیایی (۰.۲٪ هیدروکسید سدیم به همراه ۱۰٪ سولفیت سدیم) دارند و حجم ویژه آن از خمیرکاغذ شاهد با درصد کمتر مواد شیمیایی (۱۰٪ سولفیت سدیم) کمتر است.

نتایج حاصل از تجزیه واریانس میزان دانسیته کاغذ NSSC کاگندم در تیمارهای مختلف در سطح اعتماد ۹۹ درصد معنی دار شده است. نتایج گروه‌بندی آزمون دانکن نشان می‌دهد که بین هر عامل پیش‌تیمار با خمیرکاغذ شاهد اختلاف معنی داری وجود دارد و همچنین بین پیش‌تیمارها اختلاف معنی داری از لحاظ دانسیته وجود دارد. طبق نتایج حاصل بیشترین مقدار دانسیته (گروه a) مربوط به خمیرکاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم است و کمترین مقدار دانسیته (گروه b) مربوط به خمیرکاغذ شاهدی است که در پخت آن فقط از سولفیت سدیم استفاده شده است. نتایج روند تغییر میزان دانسیته کاغذ در تیمارهای مختلف نشان می‌دهد که دانسیته خمیرکاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم بیشتر از خمیرکاغذ شاهد است. به‌طوری‌که بیشترین دانسیته کاغذهای تهیه شده در پخت آن (۰.۴۴٪) مربوط به خمیرکاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم و خمیرکاغذ شاهدی است که از مواد شیمیایی بیشتری برای پخت آن استفاده شده است. خمیرکاغذهای پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم در مقایسه با خمیرکاغذ شاهدی که در پخت آن از مواد شیمیایی کمتر (۱۰٪ سولفیت سدیم) استفاده شده است از دانسیته بیشتری برخوردارند که این به‌دلیل بازده بیشتر این خمیرکاغذ و نسبت بیشتر ماده اولیه باقیمانده در خمیر پیش‌تیمار شده و تأثیرپذیری کمتر این مواد ضمن پخت

## خواص نوری

جدول ۸- مقایسه میانگین اثر مستقل پیش‌تیمار با هیدروکسیدسدیم ۱٪ بر فاکتورهای اندازه‌گیری شده

تیمار	هیدروکسیدسدیم (%)	روشنی (%)	ماتی (%)
شاهد	.	۲۱/۳۳۳۳	<sup>a</sup> ۹۹/۶۰۰۰
	۲	۲۴/۸۶۶۷	<sup>b</sup> ۹۸/۹۳۳۳
	.	۲۱/۷۶۶۷	<sup>c</sup> ۹۸/۲۶۶۷
پیش‌تیمار با هیدروکسیدسدیم ۱٪	۱/۴۸	۲۵/۴۰۰۰	<sup>b</sup> ۹۸/۹۰۰۰
	۲	۲۵/۱۶۶۷	<sup>ab</sup> ۹۹/۴۰۰۰

حذف این مواد از محیط واکنش باعث ایجاد واکشیدگی بیشتر در کاه‌گندم و افزایش کارایی مایع پخت و ایجاد درجه‌روشنی بیشتر می‌شود.

به‌طورکلی بیشترین میزان درجه‌روشنی بدست آمده (۲۵/۴ درصد) در مقایسه با خمیرکاغذهای شیمیایی از چوب که رنگبری شده (نظیر سولفیت کاملاً رنگبری شده با روشنی ۹۴ درصد)، سولفیت رنگبری نشده (روشنی حدود ۶۵ درصد) و یا رنگبری شده (با روشنی ۷۰ تا ۸۰ درصد) و NSSC و بی‌سولفیت ( $\text{NH}_3$ ) و سودای سرد چوب (با روشنی ۴۰ تا ۵۰ درصد) از روشنی کمتری برخوردار است و کمترین مقدار درجه‌روشنی این بررسی (۲۱/۳ درصد) در محدوده روشنی خمیرکاغذ کرافت رنگبری نشده چوب (با روشنی ۱۵ تا ۳۰ درصد) قرار دارد. در مجموع پیش‌تیمار باعث افزایش میزان درجه‌روشنی خمیرکاغذها شده است. به‌طورکلی خمیر پیش‌تیمار شده نسبت به خمیرهای شاهد از درجه‌روشنی بالاتری برخوردارند. به‌طوری‌که بیشترین درجه‌روشنی (۲۵/۴۰ درصد) مربوط به خمیرکاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسیدسدیم می‌باشد که در پخت آن از ۱/۴۸٪ هیدروکسیدسدیم به همراه ۱۰٪ سولفیت‌سدیم استفاده شد.

نتایج حاصل از تجزیه واریانس میزان درجه‌روشنی کاغذ NSSC کاه‌گندم در تیمارهای مختلف در سطح اعتماد ۹۹ درصد معنی‌دار شد. نتایج گروه‌بندی آزمون دانکن نشان می‌دهد که بین عامل پیش‌تیمار با خمیرکاغذ شاهد اختلاف معنی‌داری از لحاظ درجه‌روشنی وجود دارد. طبق نتایج حاصل بیشترین مقدار درجه‌روشنی (گروه a) مربوط به خمیرکاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسیدسدیم می‌باشد که در پخت آن از مواد شیمیایی بیشتری استفاده شده است و کمترین مقدار درجه‌روشنی (گروه c) مربوط به خمیرکاغذ شاهدی است که در پخت آن فقط از سولفیت‌سدیم استفاده شده است (جدول ۸).

نتایج حاصل روند تغییر میزان درجه‌روشنی کاغذ در تیمارهای مختلف را نشان می‌دهد که خمیرکاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسیدسدیم درجه‌روشنی خمیرکاغذ حاصل بیشتر باعث افزایش درجه‌روشنی خمیرکاغذ شده می‌شود. میزان روشنی کاه‌گندم پیش‌تیمار شده بیشتر از کاه‌گندم شاهد می‌باشد. زیرا در کاه‌گندم پیش‌تیمار شده بخشی از مواد قابل حل آن (بخشی از ترکیبات استخراجی، نشاسته و همی‌سلولزها) حذف می‌گردد،

خمیرکاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم می‌باشد که در پخت آن از مواد شیمیایی کمتری استفاده شده است. نتایج حاصل روند تغییر میزان ماتی کاغذ در تیمارهای مختلف را نشان می‌دهد، به طوری که خمیرکاغذ شاهدی که در پخت آن فقط از سولفیت‌سدیم استفاده شده بیشتر از خمیرکاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم است. افزایش مصرف مواد شیمیایی باعث کاهش ماتی می‌شود ولی در مورد پیش‌تیمار باعث افزایش ماتی به دلیل افزایش دانسته می‌شود.

### ماتی کاغذ

نتایج حاصل از تجزیه واریانس میزان ماتی کاغذ NSSC کاهنگیم در تیمارهای مختلف در سطح اعتماد ۹۹ درصد معنی‌دار شد. نتایج گروه‌بندی آزمون دانکن نشان می‌دهد که بین عامل پیش‌تیمار با خمیرکاغذ شاهد اختلاف معنی‌داری از لحاظ ماتی وجود دارد. طبق نتایج حاصل بیشترین مقدار ماتی (گروه a) مربوط به خمیرکاغذ شاهدی است که در پخت آن فقط از سولفیت‌سدیم استفاده شده و کمترین مقدار ماتی (گروه c) مربوط به

جدول ۹- مقایسه میانگین اثر مستقل پیش‌تیمار با هیدروکسید سدیم ۱٪ بر فاکتورهای اندازه‌گیری شده

تیمار	هیدروکسید سدیم (%)	طول پاره شدن (km)	مقاومت به کشش (Nm/g)	شاخص ترکیدن (k.Pa.m <sup>2</sup> /g)	شاخص پاره شدن (mNm <sup>2</sup> /g)
شاهد	۰	۰/۳۰۱۰۰	۰/۲۹/۵۵۰	۰/۱/۴۰۶۶۷	۰/۹۱۰۰
	۲	۰/۳۹۶۳۳	۰/۳۹/۲۶۰	۰/۲/۴۸۰۰۰	۰/۴/۱۷۰۰
پیش‌تیمار با هیدروکسید سدیم	۰	۰/۴/۷۳۳	۰/۴/۷۳۳	۰/۲/۵۹۶۶۷	۰/۴/۲۲۳۳
	۱/۴۸	۰/۴/۴۷۶۷	۰/۴۳/۹۱۷	۰/۲/۶۷۶۶۷	۰/۴/۸۹۳۳
٪۱	۲	۰/۳/۲۵۰۳	۰/۳۱/۸۲۳	۰/۱/۸۱۳۳۳	۰/۴/۹۲۳۳

ترکیدن (گروه d) مربوط به خمیرکاغذ شاهدی است که در پخت آن فقط از سولفیت‌سدیم استفاده شده است.

نتایج حاصل روند تغییر میزان شاخص ترکیدن کاغذ در تیمارهای مختلف را نشان می‌دهد، به طوری که خمیرکاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم بیشتر از خمیرکاغذ شاهد است. افزایش مواد شیمیایی پخت باعث افزایش این شاخص شده است ولی در مورد استفاده از پیش‌تیمار، با افزایش هیدروکسید سدیم تا ۱/۴۸ مقدار این مقاومت افزایش، و استفاده بیشتر از هیدروکسید سدیم اثر منفی بر این مقاومت گذاشته و باعث کاهش مقاومت به ترکیدن شده است.

### تعیین خواص مقاومتی

#### شاخص مقاومت به ترکیدن کاغذ

نتایج حاصل از تجزیه واریانس شاخص ترکیدن کاغذ NSSC کاهنگیم در تیمارهای مختلف در سطح اعتماد ۹۹ درصد معنی‌دار شد. نتایج گروه‌بندی آزمون دانکن نشان می‌دهد که بین عامل پیش‌تیمار با خمیرکاغذ شاهد اختلاف معنی‌داری از لحاظ این مقاومت وجود دارد. طبق نتایج حاصل بیشترین مقدار مقاومت به ترکیدن (گروه a) مربوط به خمیرکاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم می‌باشد و کمترین مقدار مقاومت به

شیمیایی مقدار این مقاومت افزایش می‌یابد. استفاده از پیش‌تیمار اثر مطلوبی روی این شاخص داشته و باعث افزایش شاخص مقاومت به پاره شدن می‌شود.

### مقاومت به کشش کاغذ

نتایج حاصل از تجزیه واریانس مقاومت به کشش کاغذ NSSC کاه‌گندم در تیمارهای مختلف در سطح اعتماد ۹۹ درصد معنی دار شد. نتایج گروه‌بندی آزمون دانکن نشان می‌دهد که بین عامل پیش‌تیمار با خمیر کاغذ شاهد اختلاف معنی داری از لحاظ این مقاومت وجود دارد.

طبق نتایج حاصل بیشترین مقدار مقاومت به کشش (گروه a) مربوط به خمیر کاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم است و کمترین مقدار مقاومت به کشش (گروه c) مربوط به خمیر کاغذ شاهدی است که در پخت آن فقط از سولفیت سدیم استفاده شده است.

طبق نتایج حاصل روند تغییر میزان مقاومت به کشش کاغذ در تیمارهای مختلف به این شرح است که میزان مقاومت به کشش خمیر کاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم بیشتر از خمیر کاغذ شاهد است که می‌توان آن را این گونه تفسیر کرد، که پیش‌تیمار با قلیا کاه‌گندم را واکشیده و نرم می‌کند؛ پیش‌تیمار باعث انحلال بخشی از همی‌سلولزها و مقادیر ناچیزی از لیگنین و مواد استخراجی و سیلیس کاه شده و در نتیجه باعث کارایی بهتر تیمار اصلی (پخت خمیر) در جداسازی الیاف کاه شده، بنابراین از کیفیت برتری جهت تبدیل به کاغذ یعنی درهم رفتن و فشرده‌تر شدن و ایجاد سطح اتصال بهتری برخوردار می‌باشد.

### مقاومت به پاره شدن کاغذ

نتایج حاصل از تجزیه واریانس مقاومت به پاره شدن کاغذ NSSC کاه‌گندم در تیمارهای مختلف در سطح اعتماد ۹۹ درصد معنی دار شد. نتایج گروه‌بندی آزمون دانکن نشان می‌دهد که بین عامل پیش‌تیمار با خمیر کاغذ شاهد اختلاف معنی داری از لحاظ این مقاومت وجود دارد. طبق نتایج حاصل بیشترین مقدار مقاومت به پاره شدن (گروه a) مربوط به خمیر کاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم است که در پخت آن از مواد شیمیایی بیشتری استفاده شده است و کمترین مقدار مقاومت به پاره شدن (گروه b) مربوط به خمیر کاغذ شاهدی است که در پخت آن فقط از سولفیت سدیم استفاده شده است.

نتایج حاصل روند تغییر میزان مقاومت به پاره شدن کاغذ در تیمارهای مختلف را نشان می‌دهد که مقاومت به پاره شدن در خمیر کاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم بیشتر از خمیر کاغذ شاهد است. علت این پدیده را می‌توان احتمالاً به بازده کمتر خمیر کاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم در مقایسه با خمیر کاغذ شاهد به علت حذف ترکیبات قابل حل در عامل پیش‌تیمار و نیز همی‌سلولزهای ضعیف موجود در کاه‌گندم توسط پیش‌تیمار با هیدروکسید سدیم و کارایی بهتر پخت (تیمار اصلی) نسبت داد.

بیشترین شاخص مقاومت به پاره شدن ( $mNm^2/g$ ) ۴/۹۲ مربوط به کاه پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم می‌باشد که در پخت آن از مواد شیمیایی بیشتری (٪ ۰/۲) هیدروکسید سدیم به همراه ۱۰٪ سولفیت سدیم استفاده شد و کمترین آن (۳/۹۱  $mNm^2/g$ ) مربوط به خمیر شاهدی است که در پخت آن از مواد شیمیایی کمتر (٪ ۱۰) سولفیت سدیم استفاده شد. به طور کلی با افزایش مواد

استخراجی و سیلیس کاه شده و در نتیجه باعث کارایی بهتر تیمار اصلی (پخت خمیر) در جداسازی الیاف کاه می‌گردد، بنابراین از کیفیت برتری جهت تبدیل به کاغذ یعنی درهم رفتن و فشرده‌ترشدن و ایجاد سطح اتصال بهتری برخوردار می‌باشد.

بیشترین طول پاره شدن (Km)  $4/73$  مربوط به کاه پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم می‌باشد و کمترین آن (Nm/g)  $29/5$  مربوط به خمیر شاهدی است که در پخت آن از مواد شیمیایی کمتر ( $10\%$  سولفیت‌سدیم) استفاده شد. افزایش مصرف مواد شیمیایی باعث افزایش این مقاومت می‌شود ولی با استفاده از پیش‌تیمار افزایش مقدار قلیا تا  $1/48$  باعث افزایش این مقاومت شده و استفاده بیشتر باعث کاهش مقاومت به کشش می‌شود.

### بحث

نتایج نشان می‌دهد که استفاده از پیش‌تیمار قلیایی قبل از پخت NSSC کاه‌گندم تأثیر مطلوبی بر افزایش دانسته کاغذ حاصل داشته، به طوری که این افزایش معادل افزایش دانسته در هنگامی است که از درصد بیشتری از مواد شیمیایی برای پخت استفاده کرده باشیم ( $10\%$  درصد سولفیت‌سدیم به همراه  $2\%$  درصد هیدروکسید سدیم). همچنین افزایش درصد مواد شیمیایی باعث کاهش بازده، حجم ویژه و ضخامت می‌شود و این کاهش معادل کاهش مقاومتها در هنگام استفاده از پیش‌تیمار قلیایی می‌باشد. همچنین اندازه‌گیری درجه روانی اولیه ارزیابی شده خمیرهای کاغذ نشان داد که درجه روانی با افزایش مواد

بیشترین شاخص مقاومت به کشش ( $Nm/g$ )  $4/73$  مربوط به کاه پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم می‌باشد و کمترین آن ( $Nm/g$ )  $29/5$  مربوط به خمیر شاهدی است که در پخت آن از مواد شیمیایی کمتر ( $10\%$  سولفیت‌سدیم) استفاده شد. افزایش مصرف مواد شیمیایی باعث افزایش این مقاومت می‌شود ولی با استفاده از پیش‌تیمار افزایش مقدار قلیا تا  $1/48$  باعث افزایش این مقاومت شده و استفاده بیشتر باعث کاهش مقاومت به کشش می‌شود.

### طول پاره شدن کاغذ

نتایج حاصل از تجزیه واریانس میزان طول پاره شدن کاغذ NSSC کاه‌گندم در تیمارهای مختلف در سطح اعتماد  $99$  درصد معنی‌دار شده است. نتایج گروه‌بندی آزمون دانکن نشان می‌دهد که بین عامل پیش‌تیمار با خمیر کاغذ شاهد اختلاف معنی‌داری از لحاظ این مقاومت وجود دارد. طبق نتایج حاصل بیشترین مقدار مقاومت طول پاره شدن (گروه a) مربوط به خمیر کاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم است و کمترین مقدار مقاومت طول پاره شدن (گروه c) مربوط به خمیر کاغذ شاهدی است که در پخت آن فقط از سولفیت‌سدیم استفاده شده است.

نتایج حاصل روند تغییر میزان طول پاره شدن کاغذ در تیمارهای مختلف را نشان می‌دهد که طول پاره شدن خمیر کاغذ پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم بیشتر از خمیر کاغذ است، که می‌توان آن را این گونه تفسیر کرد که پیش‌تیمار با هیدروکسید سدیم، کاه‌گندم را واکشیده و نرم می‌کند، و پیش‌تیمار باعث انحلال بخشی از همی‌سلولزها و مقادیر ناچیزی از لیگنین و مواد

در نتایج بدست آمده از خمیرکاغذهای تهیه شده از روش سودا (۱۰ درصد قلیایی) و سولفیت قلیایی (با نسبت شش و شش همچنین چهار و شش هیدروکسیدسدیم و سولفیتسدیم) در دمای ۱۵۰ درجه سانتی گراد به مدت ۲ ساعت، پاتل و همکاران (۱۹۸۵) مقدار فاکتور ترکیدن این خمیرکاغذها را به ترتیب ۱۷، ۱۹ و ۱۷ (حدود ۱/۹، ۱/۷، ۱/۷ kPa.m<sup>2</sup>/g) گزارش کرده‌اند. این مقادیر در مقایسه با خمیر شاهد بیشتر ولی در مقایسه با خمیرکاغذهای پیش‌تیمار شده با هیدروکسیدسدیم کمتر می‌باشد.

با روش‌های سودا و سولفیت ختنی در شرایط متفاوت (در دمای ۱۶۵ درجه سانتی گراد، زمان بین ۱۵ تا ۱۸۰ دقیقه و مقدار مواد شیمیایی بین ۶ تا ۱۵ درصد) از کاه‌گندم پاکستان خمیرکاغذ ساخته شد. علی و همکاران (۱۹۹۱) مقادیر شاخص مقاومت در برابر ترکیدن خمیرکاغذهای سودا و سولفیت ختنی را به ترتیب ۲/۳-۱/۵ و ۲-۲/۴ kPa.m<sup>2</sup>/g گزارش کرده‌اند که مقادیر آن با نتایج بدست آمده از خمیرکاغذهای پیش‌تیمار شده با هیدروکسیدسدیم و خمیرکاغذهای شاهد همخوانی دارد. مقدار این شاخص برای خمیرکاغذ NSSC مورد استفاده در کارخانه چوب و کاغذ مازندران (kPa.m<sup>2</sup>/g) ۲/۱۲ می‌باشد.

شاخص مقاومت به پاره شدن APMP کاه‌گندم در زمان‌های ۱۰ و ۲۰ دقیقه را سرائیان (۱۳۸۲) به ترتیب در کاه‌گندمهای پیش‌تیمار شده با هیدروکسیدسدیم ۱ درصد (۱۰ درصد بر اساس کاه خشک) و ۵/۸۸۸ mNm<sup>2</sup>/g تعیین کرد که بیشتر از نتایج بدست آمده می‌باشد. APMP شاخص مقاومت به پاره شدن خمیرکاغذ کاه‌گندم را کامرانی (۱۳۸۶) برای خمیر شاهد ۲/۶۲

شیمیایی پخت و هیدروکسیدسدیم و همچنین پیش‌تیمار قلیایی کاهش می‌یابد. به طور کلی با اعمال پیش‌تیمار ویژگی‌های نوری و مقاومتی کاغذ افزایش یافت.

در بررسی فرایند APMP کاه‌گندم با پیش‌تیمار سود سوزآور ۱ درصد در دو زمان ۱۰ و ۲۰ دقیقه، که توسط سرائیان (۱۳۸۲) انجام شد مقدار درجه‌روشنی خمیرکاغذهای بدست آمده را به ترتیب ۲۴/۱۵ و ۲۲/۴۳ درصد تعیین نمود که مشابه نتایج بدست آمده می‌باشد.

مقدار درجه‌روشنی خمیرکاغذهای سودا و سولفیت قلیایی (با نسبت هیدروکسیدسدیم به سولفیتسدیم شش + شش و چهار + شش) را پاتل و همکاران (۱۹۸۵) به ترتیب ۱۹/۸، ۲۸/۹ و ۳۱/۴ تعیین نمودند که در محدوده نتایج بدست آمده در این بررسی می‌باشد.

در بررسی فرایند APMP کاه‌گندم با پیش‌تیمار هیدروکسیدسدیم ۱ درصد که توسط کامرانی (۱۳۸۶) انجام شد درجه‌روشنی خمیر شاهد را ۲۸/۱۸ درصد و مقدار درجه‌روشنی خمیر پیش‌تیمار شده با هیدروکسیدسدیم ۱ درصد را ۲۲/۲۶ درصد گزارش کرد که تقریباً مشابه نتایج بدست آمده در این بررسی می‌باشد. APMP شاخص مقاومت به ترکیدن خمیرکاغذ کاه‌گندم در دو زمان ۱۰ و ۲۰ دقیقه را سرائیان (۱۳۸۲) به ترتیب برای کاه‌گندم پیش‌تیمار شده با هیدروکسیدسدیم ۱ درصد ۳/۲۲۱ و ۳/۱۶۹ kPa.m<sup>2</sup>/g گزارش نمود، که تقریباً مشابه نتایج بدست آمده می‌باشد.

شاخص مقاومت به ترکیدن خمیرکاغذ APMP کاه‌گندم را کامرانی (۱۳۸۶) برای خمیر کاه‌گندم شاهد بدست آورد که کمتر از نتایج بدست آمده در این بررسی می‌باشد.

میسرا (۱۹۸۰) طول پاره شدن خمیر کاغذ سودای کاه‌گندم رنگبری نشده را ۷۶۰۰ متر اندازه گیری کرده است که در مقایسه با خمیر کاغذ این بررسی بیشتر است. در نتایج بدست آمده از خمیر کاغذهای تهیه شده از روش سودا (۱۰ درصد قلیایی) و سولفیت قلیایی (با نسبت شش و شش همچنین چهار و شش هیدروکسید سدیم و سولفیت سدیم) در دمای ۱۵۰ درجه سانتی گراد به مدت ۲ ساعت، پاتل و همکاران (۱۹۸۵) طول پاره شدن این خمیر کاغذها را به ترتیب  $4/8$ ,  $5$  و  $5/6$  km گزارش کرده‌اند که مقدار سولفیت قلیایی با نسبت شش و شش مشابه مقادیر بدست آمده در خمیر پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم می‌باشد.

مقادیر طول پاره شدن خمیر کاغذهای سودا و سولفیت خشی از کاه‌گندم پاکستان را Ali و همکاران (۱۹۹۱) به ترتیب  $5/3$  و  $4$  تا  $5/15$  گزارش کردند که مشابه نتایج بدست آمده از خمیر کاغذهای پیش‌تیمار شده می‌باشد ( $4/7$  تا  $3/01$ ).

مقدار مقاومت طول پاره شدن برای خمیر کاغذ NSSC مورد استفاده در کارخانه چوب و کاغذ مازندران  $3/5$  km می‌باشد که کمتر از مقادیر حاصل از پیش‌تیمار با هیدروکسید سدیم می‌باشد.

#### منابع مورد استفاده

- حسینی، ا. ۱۳۸۵. تعیین شرایط بهینه پخت خمیر کاغذ از کاه‌گندم به روش NSSC برای ساخت کاغذ کنگره‌ای. فصلنامه منابع طبیعی ایران، سال پنجمان و نهم، شماره (۴)، صفحه ۹۰۳.
- رول، ر. یانگ.، رول، ر. ۱۳۸۱. کاغذ و مواد چندسازه از منابع زراعی (ترجمه). انتشارات دانشگاه تهران. ۵۷۳ صفحه.
- سرایان، الف. ۱۳۸۲. بررسی امکان تولید خمیر کاغذ پریازده سفید با روش مکانیکی پر اکسید قلیایی (APMP) از کاه‌گندم خراسان. رساله دکتری. دانشگاه تهران. ۲۴۴ صفحه.

$mNm^2/g$  و برای خمیر حاصل از کاه‌گندم پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم یک درصد  $5/65$   $mNm^2/g$  تعیین کرد که معادل نتیجه حاصل از کاه‌گندم پیش‌تیمار شده با هیدروکسید سدیم یک درصد در این بررسی می‌باشد. در نتایج بدست آمده از خمیر کاغذهای تهیه شده از روش سودا (۱۰ درصد قلیایی) و سولفیت قلیایی (با نسبت شش و شش همچنین چهار و شش هیدروکسید سدیم و سولفیت سدیم) در دمای ۱۵۰ درجه سانتی گراد به مدت ۲ ساعت، پاتل و همکاران (۱۹۸۵) مقدار فاکتور پاره شدن خمیر کاغذها را به ترتیب  $26/1$ ,  $27/6$  و  $29/27$  ( $mNm^2/g$   $2/76$ ,  $2/61$  و  $2/92$ ) گزارش کرده‌اند که در مقایسه با نتایج این بررسی به مرتب کمتر بوده است.

با روش‌های سودا و سولفیت خشی در شرایط متفاوت (در دمای ۱۶۵ درجه سانتی گراد، زمان بین ۱۵ تا ۱۸۰ دقیقه و مقدار مواد شیمیایی بین ۶ تا ۱۵ درصد) علی و همکاران (۱۹۹۱) از کاه‌گندم پاکستان خمیر کاغذ ساختند و مقادیر اندیس مقاومت به پاره شدن خمیر کاغذهای سودا و سولفیت خشی را به ترتیب  $3/5$  تا  $4/4$  و  $3/7$  تا  $4/4$  تعیین کرده‌اند که تقریباً مشابه با مقادیر بدست آمده در این بررسی می‌باشد.

مقدار این شاخص برای خمیر کاغذ NSSC مورد استفاده در کارخانه چوب و کاغذ مازندران ( $5 mNm^2/g$ ) می‌باشد که در مقایسه با نتایج بدست آمده در این بررسی بیشتر است.

مقدار شاخص مقاومت به کشش برای خمیر کاغذ NSSC مورد استفاده در کارخانه چوب و کاغذ مازندران ( $35 Nm/g$ ) می‌باشد که کمتر از مقادیر بدست آمده در این بررسی است.

- میرشکرایی، ا.، ۱۳۷۴. تکنولوژی خمیر کاغذ (ترجمه). اسموک، گری، انتشارات دانشگاه پیام نور، تهران، صفحه ۲۷۱.
- Ali, S.H., Mughis, A. and Shabbir, A.U., 1991. Neutral Sulfite Pulping of Wheat straw in Non-Wood Plant Fiber Pulping, TAPPI Press, No. 20.Pp:89-96.
- Aravamuthan, R.G. and Yayin, I., 1992. Optimization of caustic-carbonate pulping of wheat straw for corrugating medium. Tappi Press.
- Atchison, j.E.,1982.Utilisation of unconventional raw material. TAIPP seminar lucknow, Pp: 61, India.held up at.
- Hurter, P., 2002. Physical Properties Of Corrugating Medium Content Papers Produce With Non-wood Pulp, Hurter Consult Incorporated
- Lathrop, E.C. and Aranovsky, S, I., 1949.Tappi, 32(4), 145.
- Patel, R.J., Angadujavar, C.S. and Rao, Y.S.,1985. Non-Wood Fiber Plants for Papermaking, Non-Wood Plant Fiber Pulping, Prog, Rept, No.15, TAPPI Press, Atlantha, 77.Pp:142-153
- Raja, A. and Irmak, Y., 1993. Optimizing alkaline pulping of wheat straw to produce corrugating medium. Tappi Journal. Vol. 76, No. 1, p: 145-151
- سرخوش رحمانی، ف.، ۱۳۸۷. بررسی خمیر سازی کاه گندم به روش سودا آنتراکینون به منظور تولید کاغذ کنگره ای. فصلنامه پژوهش و سازندگی، شماره (۸۱)، صفحه ۱۶۴.
- کاشانی، پ.، ۱۳۷۶. بررسی مقاومت های کاغذ ساخته شده از کاه گندم و کلش برج میانه به روش سودای سرد. پایان نامه کارشناسی ارشد، دانشکده مهندسی چوب و کاغذ دانشگاه کشاورزی و منابع طبیعی گرگان. ۱۰۰ صفحه.
- کامرانی، س.، ۱۳۸۶. بررسی ویژگی های CMP و APMP کاه گندم رقم تجن، مجموعه سمینارهای هفته پژوهش دانشکده جنگل و فناوری چوب، دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان. صفحات ۱۲۳-۱۳۳.
- مرادیان، م.، ۱۳۸۱. بررسی تولید خمیر کاغذ CMP از کاه گندم. پایان نامه کارشناسی ارشد، دانشکده منابع طبیعی و علوم دریایی، دانشگاه تربیت مدرس. ۶۹ صفحه

## **Effect of alkaline pre-treatment on physical, optical and mechanical properties of semi-chemical NSSC wheat straw pulp**

**Zhand, S.<sup>1\*</sup>, Masoudifar, M.<sup>2</sup>, Saraeian, A.R.<sup>3</sup> and Ghasemiyan, A.<sup>3</sup>**

1\*- Corresponding author, M.Sc., Wood & Paper Industrial Engineering, Department of Pulp and Paper Science and Technology, Gorgan University of Science and Natural Resources, Gorgan, Iran. Email: soodeh.zhand@yahoo.com

2- Student of M.Sc., of Wood & Paper Industrial Engineering, University of Zabol, Iran.

3- Associate Professor, Wood & Paper Industrial Engineering, Department of Pulp and Paper Science and Technology, Gorgan University of Science and Natural Resources, Gorgan, Iran.

Received: Sep., 2012      Accepted: March, 2013

### **Abstract**

In this study the effect of alkaline pretreatment with 1% NaOH on physical, optical and mechanical properties and refining of NSSC (Neutral Sulfite Semi Chemical) wheat straw pulp were investigated. The wheat straw (*Zagros Sp.*) was obtained from croplands Golestan province. Splinted wheat straw was pretreated with 1% NaOH (on the basis of OD weight) at 70 degrees for 30 minutes. The main pulping was performed at 160 °C with the fixed ratio of 5:1 Na<sub>2</sub>S0<sub>3</sub> and NaOH. After pulping defibration was done by lab-refiner to 380±25ml (CSF) and total yield and changes in Kappa was determined. Hand sheets of 60 gr. /m<sup>2</sup> were made on the basis of TAPPI standard and physical, optical and mechanical properties determined. The results show that alkaline pre-treatment has a significant effect in increasing of physical, optical and mechanical properties. Calculating primary freeness of pulps indicates that by increasing chemical compounds and NaOH, freeness decreases and that by increasing chemical compounds paper density increases, whereas yield, caliper and bulk decrease.

**Key words:** Wheat straw, neutral sulfite semi chemical pulp, freeness.