

اثر عامل براق کننده بر خواص نوری و نور پایداری خمیرکاغذ CMP رنگبری شده با هیدروژن پروکسید و سدیم بوروهیدرید

Effect of Brightening Agent on Optical Properties and Photostability of Chemi-mechanical Pulp Bleached with Hydrogen Peroxide and Sodium Borohydride

علی عبدالخانی^{۱*}، احمد جهان لتبیاری^۲

۱- تهران، دانشگاه تهران، دانشکده منابع طبیعی، صندوق پستی ۳۱۵۸۵/۴۳۱۴

۲- کرج، دانشگاه آزاد اسلامی، دانشکده کشاورزی، صندوق پستی ۳۱۴۸۵/۳۱۳

دریافت: ۱۱/۲۸/۸۳، پذیرش: ۲۰/۴/۸۳

چکیده

اثر استفاده از عامل براق کننده بر خواص نوری خمیرکاغذ CMP رنگبری نشده و رنگبری شده با مقادیر مختلف هیدروژن پروکسید (۱ و ۵ درصد) و سدیم بوروهیدرید (۵ درصد) بررسی شده است. نتایج نشان می دهد که اثر این مواد بر خمیرکاغذهای سفیدتر بیشتر از خمیرهای تیره است. همچنین اثر عمل آوری پیرسازی نوری و گرمایی بر خمیرکاغذهای مورد آزمایش نشان داد که اضافه کردن مواد براق کننده سبب پایداری خمیرکاغذها در مقابل گرما می شود، ولی اثری بر پایداری نوری ندارد. به علاوه استفاده از سدیم بوروهیدرید پایداری خمیرکاغذ را در مقابل نور افزایش داده ولی اثر قبل ملاحظه ای بر تغییر رنگ به علت گرما ندارد.

واژه های کلیدی

براق کننده نوری، پیرسازی،
سدیم بوروهیدرید،
هیدروژن پروکسید، خمیر کاغذ شیمیایی - مکانیکی

مقدمه

تولید خمیرکاغذهای پر بازده شده است [۱]. علی رغم استحکام کمتر خمیرکاغذهای مکانیکی، بهینه سازی عمل آوری شیمیایی و مکانیکی سبب شده است تا این خمیرکاغذها بتدریج جایگزین خمیرکاغذهای شیمیایی شوند [۱].

پیشرفت ها در ساخت و رنگبری خمیرکاغذهای کارامد، تولید کاغذهایی با کیفیت بهتر را امکان پذیر کرده است [۱، ۲]. افزون بر این کمتر بودن نسبی سرمایه گذاری اولیه و استفاده بهتر از منابع لیگنو سلولولوزی در مقایسه با خمیرکاغذهای شیمیایی منجر به افزایش

Key Words

optical brightening, aging,
sodium borohydride,
hydrogen peroxide,
CMP pulp

- تبدیل فناصل α - آریل اتر غیرفنولی به رادیکال‌های فناصل و فنوکسیل آزاد (ج) که رادیکال‌های یاد شده در واکنش‌های دیگری به ترکیبات رنگی تبدیل می‌شوند [۱۳]. مکانیسم‌های تغییر رنگ در اثر گرمایی تا حدودی برسی شده است [۱۴، ۱۵].

بر پایه این مکانیسم‌ها روش‌های متعددی برای جلوگیری از زرد شدن کاغذ ارائه شده است. ولی نبود دانش کافی در مورد ساختار لیگنین و مکانیسم‌های واقعی درگیر، مانع از آن شده است تا بتوان راهکاری مناسب با در نظر گرفتن جنبه‌های اقتصادی ارائه داد. البته می‌توان به وسیله روش‌هایی، میزان برگشت برآقیت را کاهش داد که یکی از این روش‌ها، بکارگیری مواد جاذب نور است. بطوری که با استفاده از آنها بتوان مانع از واکنش نور با ساختار لیگنین شد. اثر مواد جاذب UV بر مکانیسم زرد شدن کاغذ برسی و اثر آنها مفید ارزیابی شده است [۱۶]. مطالعات انجام شده با P-NMR نشان داده است که استفاده از مواد جاذب UV تخریب لیگنین در اثر نور را کاهش داده و سبب تأخیر در زرد شدن کاغذ می‌شوند [۱۷].

- استفاده از عوامل برآق کننده نوری طی ۵h اولیه عمل آوری نوری به میزان ۸۰ درصد و پس از ۶۰h به مقدار ۶۵ درصد از زرد شدن کاغذ گرمایی - مکانیکی جلوگیری می‌کند [۱۰].

در این پژوهش، اثر استفاده از یکی از ترکیبات برآق کننده نوری از نوع ایزومرسیس (بر پایه گروه‌های استیلنی) بر خواص نوری و پایداری برآقیت خمیر کاغذ شیمیایی - مکانیکی (CMP) مخلوط گونه‌های پهن برگ رنگبری شده با هیدروژن پروکسید و سدیم بوروهیدرید برسی شده است.

تجربی

مواد

در این پژوهش، خمیر کاغذ شیمیایی - مکانیکی (CMP) (رنگبری نشده مخلوط گونه‌های راش، ممزرا و صنوبر از کارخانه چوب و کاغذ مازندران با درجه روانی ۴۱۰ mL/g استاندارد کانادایی، حجم مخصوص cm^3/g ۸/۳، مقاومت پارگی g/cm^2 ۲/۶، مقاومت ترکیدگی $kPa.m^2/g$ ۰/۳۵ و درجه برآقیت TAPPI ۶۶ درصد و برآق کننده از شرکت پارامونت مینرال استفاده شد.

دستگاه‌ها

برای اندازه‌گیری خواص نوری، برآقیت، تغییرات رنگ (بر اساس مقیاس

متأسفانه زرد شدن سریع و کم شدن برآقیت، کاربرد این خمیر کاغذها را در ساخت کاغذ روزنامه محدود کرده است. حدود ۵۰ سال پژوهش در این زمینه نشان داده است که زرد شدن خمیر کاغذها پر بازده در اثر دو پدیده نور و گرما، به روش اکسایش و تغییر رنگ لیگنین انجام می‌گیرد [۳-۵]. اگرچه اهمیت دیگر ترکیبات بطور کامل ارزیابی نشده و هنوز موضوع بحث‌های متعددی است ولی پژوهش‌ها نشان داده است که علاوه بر نور و گرما عوامل دیگری نیز سبب تغییر رنگ لیگنین می‌شوند. احتمالاً عمل آوری مکانیکی - شیمیایی ساخت خمیر کاغذ، ساختارهای جدیدی را در لیگنین بوجود می‌آورد که این ساختارها سبب زرد شدن کاغذ می‌شوند [۶-۸].

وجود یون‌های فلزی سنگین از جمله آهن و مس در خمیر کاغذها پر بازده به سرعت زرد شدن آنها در اثر نور و حتی گرما می‌افزاید [۹]. بطور کلی زرد شدن خمیر کاغذها پر بازده با دو مکانیسم اصلی انجام می‌شود: مکانیسم اول اثر گرمای ایجاد شده به دلیل نگهداری طولانی در دمای محیط است. در این حالت مقدار کاهش برآقیت کمتر از ۵ درجه در مقیاس ISO است. مکانیسم دیگر اثر نور بر این کاغذهاست که در واقع مکانیسم اکسایش نوری است که قادر است روشی را تا ۳۰ درجه ISO نیز کاهش دهد [۱۰].

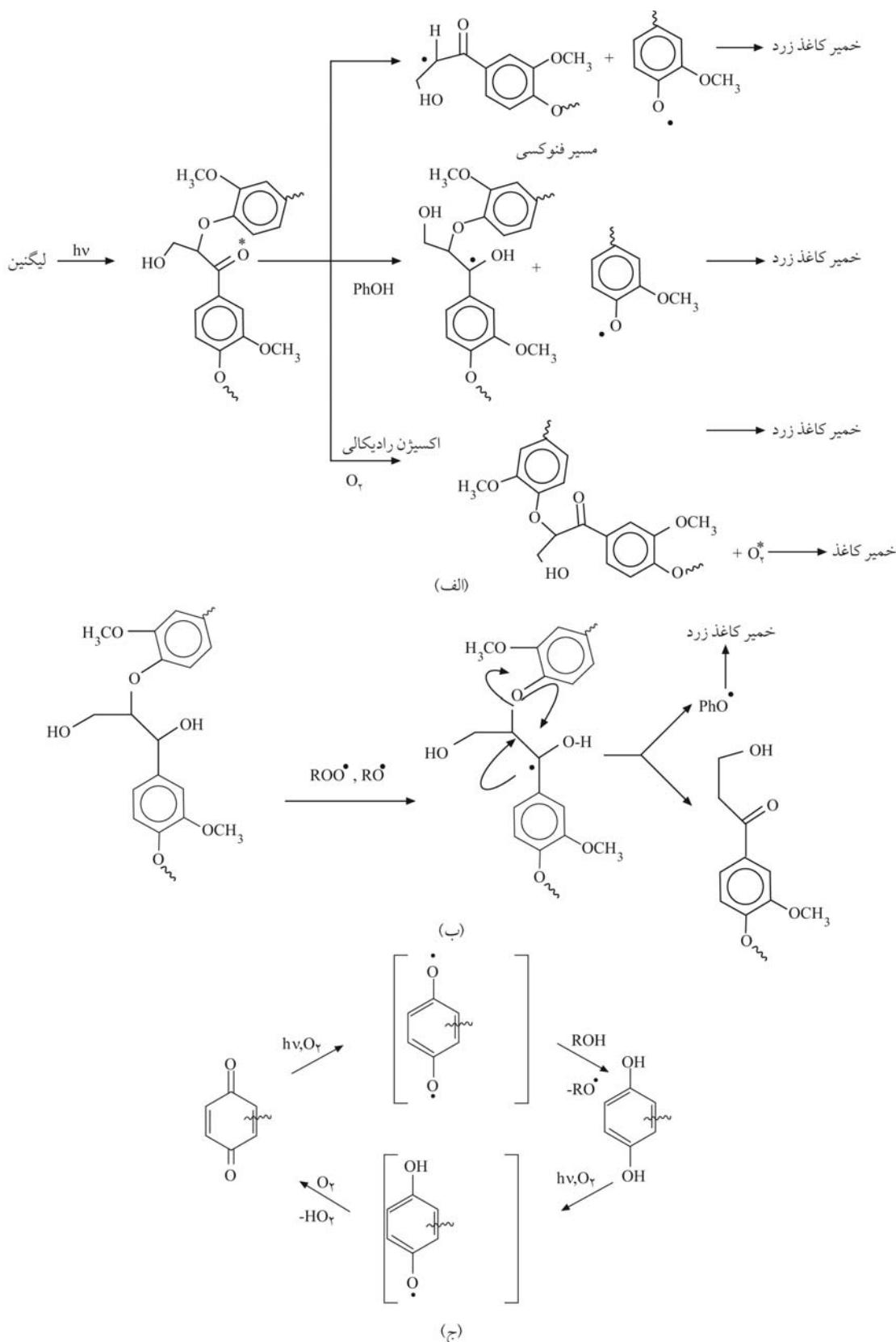
مطالعات زیادی در زمینه مکانیسم‌های اکسایش نوری لیگنین انجام گرفته است ولی تا کنون علی‌رغم دستیابی به اطلاعات مفید، مکانیسم کاملی از آن ترسیم نشده است [۱۱، ۲۵].

اطلاعات موجود بیانگر این مطلب است که زرد شدن کاغذ، ناشی از شکل گیری گروه‌های رنگساز در لیگنین است که به عنوان مهمترین آنها می‌توان از گروه‌های ۵-کینوئیدی نام برد. افزون بر این گروه‌های کربونیل و فنوکسیل نقش مهمی در کل فرایند ایفا می‌کنند. اگرچه گروه‌های کربونیل نقش مستقیمی در ایجاد گروه‌های کروموفور (chromophore) (گروه رنگساز) ندارند ولی بنظر می‌رسد که این گروه‌ها به عنوان گروه فعال نوری (گروه عاملی که در اثر نور برانگیخته می‌شود و سبب انتقال انرژی به گروه‌های دیگر می‌شود) در واکنش‌های برگشت رنگ شرکت می‌کنند [۱۲].

در این زمینه تا کنون سه مسیر برای شکل گیری گروه‌های رنگساز ارائه شده است [۲] (طرح ۱):

- جذب مستقیم نور فرابنفش در محدوده طول موج ۳۰۰-۴۰۰ nm به وسیله گروه‌های دارای پیوند دو گانه (اشباع نشده) و تشکیل رادیکال‌های آزاد فنوکسیل (الف).

- حذف گروه‌های هیدروکسیل فنولی به وسیله گروه کربونیل آروماتیکی برانگیخته شده و تشکیل جفت رادیکال کتیل فنوکسیل آزاد (ب)،



طرح ۱- مکانیسم‌های زرد شدن خمیر کاغذهای پربازده: (الف) واکنش فناصل، (ب) واکنش رادیکال کتیل آزاد و (ج) چرخه اکسایش-کاهش در فرایند زرد شدن کاغذ [۱۳-۱۵].

جدول ۱ - روش اول در فرایند رنگبری.

روش	متغیر	دما (°C)	pH	DTPA	خشکی (درصد)	زمان (min)	هیدروژن پروکسید (%)	نسبت سود سوز آور به هیدروژن پروکسید	سدیم سیلیکات (%)
رنگبری	کلیت کردن	۶۰	۰/۵	—	۲	۳۰	۵/۱	۰/۸	۳
		۶۰	—	—	۱۰	۲۰	—	—	—

جدول های ۱ و ۲ انجام گرفته است.

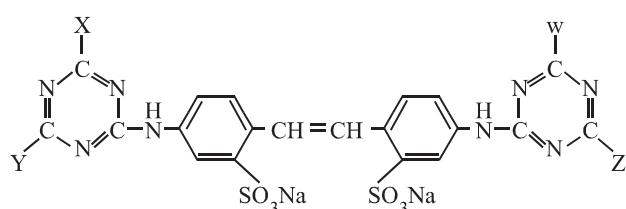
پس از مرحله رنگبری با هیدروژن پروکسید pH خمیر کاغذ رنگبری شده با استفاده از سولفوریک اسید تا ۵ کاهش یافته است که در اثر آن هیدروژن پروکسید باقیمانده خشی می شود.

مرحله کلیت کردن (chelating) (ba استفاده از همزن مغناطیسی و رنگبری با هیدروژن پروکسید و یا سدیم بوروهیدرید در کیسه های پلی اتیلنی انجام گرفته است. خمیر کاغذ رنگبری نشده، رنگبری شده با ۵ درصد هیدروژن پروکسید و رنگبری شده با ۵ درصد هیدروژن پروکسید و ۵ درصد سدیم بوروهیدرید تحت تأثیر عوامل برآق کننده نوری (optical brightening agents, OBA) (ba مقادیر مصرف ۰/۱، ۰/۲، ۰/۳ درصد) به نسبت وزن خشک خمیر کاغذ قرار گرفت. برآق کننده مورد استفاده از نوع ایزو مر سیس ترکیب های استیلینی است (طرح ۲) و به شکل پودر با خمیر کاغذ مخلوط شد.

از خمیر کاغذ های عمل آوری شده و نشده با OBA طبق دستورالعمل TAPPI (T272om-۹۲) کاغذ دست ساز تهیه شد و برای بررسی پایداری برآقیت تحت تأثیر عمل آوری پیرسازی تسریع شده نوری و گرمایی قرار گرفت.

عمل آوری نوری به وسیله ۶ عدد لامپ UV از نوع Philips Black Light با طول موج حداکثر nm ۳۸۵ و ۴ عدد لامپ فلئورسان معمولی به مدت ۱۵ h انجام گرفته است.

عمل آوری گرمایی در گرمخانه با دمای $۱۰۳ \pm ۲^{\circ}\text{C}$ (طبق روش ارائه شده توسط Li) به مدت ۱ h انجام گرفته است [۱۷].



طرح ۲ - ساختار اصلی برآق کننده نوری مورد استفاده در آزمایش.

جدول ۲ - روش دوم در فرایند رنگبری.

روش	متغیر	دما (°C)	DTPA	خشکی (درصد)	زمان (min)	بوروهیدرید (%)	سدیم سدیم
رنگبری	کلیت کردن	—	۰/۵	۱	۶۰	—	—
	دما محیط	—	—	۱۰	۲۴	۵	—

رنگ CIELAB (مقدارهای L^* , a^* , b^*) با استفاده از دستگاه طیف نورسنجی ازنوع Technibrite Micro (TB- IC) به ترتیب طبق دستورالعمل TAPPI (T452om-۹۲) و دستورالعمل (post color PC) (T524om-۹۴) اندازه گیری شده است. برای محاسبه تغییر رنگ عدد در ۴۵۷ nm از روش محاسباتی ارائه شده توسط گیرتز [۱۸] و معادلات کیوبیکا - مانک [۱۹] استفاده شد. در این روش معادلات ۱ و ۲ بکار برده شده است.

$$PC = \frac{k}{s} \cdot (قبل از عمل آوری) - \frac{k}{s} \cdot (بعد از عمل آوری) \quad (1)$$

$$\frac{k}{s} = \frac{(1-R_{\infty})^2}{2R_{\infty}} \quad (2)$$

که R_{∞} مقدار بازتاب نمونه کاغذ پشت پوش شده در طول موج ۴۵۷ nm, a^* , b^* تغییرات از قرمزی (مثبت) به سبزی (منفی), L^* سفیدی، k ضریب جذب و s ضریب پخش نور نمونه کاغذ در طول موج ۴۵۷ nm است.

تجزیه و تحلیل آماری داده ها به وسیله نرم افزار SAS و آزمون آماری فاکتوریل در قالب طرح بلوك های کاملاً تصادفی انجام گرفته و برای طبقه بندی میانگین ها از آزمون چند دامنه ای دانکن استفاده شد.

روش ها

فرایند رنگبری خمیر کاغذ بدون استخراج لیگنین به دو روش در

نتایج و بحث

درصد OBA کاهش یافته است. اثر افزودن OBA در کم کردن زردی خمیر کاغذهای رنگبری شده بیشتر است و در مورد خمیر کاغذ رنگبری شده با روش دوم درجه زردی از $6/53$ به $1/64$ افت می‌کند. اثر عمل آوری با OBA بر قرمزی (a*) و نسبت k/s خمیر کاغذهای رنگبری نشده و رنگبری شده نامحسوس و غیرقابل توجه است. طبق نتایج بدست آمده افزودن OBA اثر زیادی بر خمیر کاغذ برآقترا در مقایسه با خمیر کاغذهای تیره تر دارد (جدول ۳). عمل آوری پیرسازی نوری سبب کم شدن برآقیت خمیر کاغذهای در مقایسه با خمیر کاغذهای بدون عمل آوری نوری می‌شود. در اثر عمل آوری نوری زردی خمیر کاغذها افزایش یافته ولی در اثر اضافه کردن OBA مقدار زردی کم می‌شود (جدول ۴). در جدول ۴، PC مقدار تغییر رنگ نمونه‌های کاغذ پس از عمل آوری نوری است. به وسیله این عدد می‌توان نمونه‌های مختلف را بدون توجه به برآقیت اولیه آنها، با هم مقایسه کرد.

نتایج اندازه گیری سفیدی (L*), زردی (b*)، قرمزی (a*) و مقدار k/s (در طول موج ۴۵۷nm) خمیر کاغذهای شیمیایی - مکانیکی رنگبری نشده، رنگبری شده با روش‌های اول و دوم در مقادیر مختلف مصرف برآق کننده نوری (OBA) در جدول‌های ۳-۵ خلاصه شده است. اطلاعات جدول ۳ مربوط به خمیر کاغذ بدون عمل آوری پیرسازی، جدول ۴ خمیر کاغذ بعد از عمل آوری پیرسازی نوری و جدول ۵ خمیر کاغذ بعد از عمل آوری پیرسازی گرمابی است.

نتایج خلاصه شده در جدول‌های ۳-۵ نشان می‌دهد که عمل آوری با OBA نقش تعیین کننده و قابل توجهی بر سفیدی خمیر کاغذهای رنگبری نشده و رنگبری شده ندارد و سفیدی (L*) فقط یک درجه افزایش می‌یابد. ولی عمل آوری با OBA سبب کاهش زردی (b*) خمیر کاغذها شده و در مورد خمیر کاغذ رنگبری نشده (جدول ۳) از ۱۲/۶۷ در حالت بدون عمل آوری OBA به ۴/۴۹ در حالت عمل آوری با

جدول ۴ - تغییرات در ویژگی‌های نوری چهار خمیر کاغذ در اثر عمل آوری OBA (عمل آوری پیرسازی نوری).

L*	b*	a*	PC	OBA (%)	متغیر	نوع خمیر
۸۳/۶۸	۱۶/۲۶	۰/۶۹	۴/۵۴	۰	خمیر رنگبری شده	
۸۵/۴۲	۱۴/۳۲	۰/۸۳	۳/۳۸	۰/۱		
۸۵/۰۸	۱۳/۹۵	۰/۹	۳/۳۴	۰/۲		
۸۵/۶۶	۱۲/۸۱	۷/۰۳	۲/۹۵	۰/۳		
۸۵	۱۶/۲۵	۰/۳۲	۴/۴۲	۰	خمیر رنگبری شده با ۱٪ هیدروژن پروکسید	
۸۵/۶۴	۱۳/۷۲	۰/۸۸	۳/۲	۰/۱		
۸۵/۸۷	۱۳/۰۷	۰/۹۳	۳	۰/۲		
۸۵/۹۸	۱۲/۸۷	۰/۹۶	۲/۷	۰/۳		
۸۶/۴	۱۴/۵۱	۰/۲۱	۳/۴۴	۰	خمیر رنگبری شده با ۵٪ هیدروژن پروکسید	
۸۵/۸۷	۱۴/۰۶	۰/۰۶	۲/۹۲	۰/۱		
۸۷/۶۳	۱۲/۹	۰/۳۳	۲/۶۲	۰/۲		
۸۸/۱۹	۱۱/۶۸	۰/۷	۲/۴۹	۰/۳		
۸۹/۲۲	۹/۰۷	-۰/۴۴	۱/۸۳	۰	خمیر رنگبری شده با ۵٪ هیدروژن پروکسید و ۵٪ سدیم بوروهیدرید	
۸۹/۵۵	۶/۷۳	۱/۱۷	۱/۴۶	۰/۱		
۸۹/۹۹	۵/۹۵	۱/۲۸	۱/۳۴	۰/۲		
۹۰/۴۹	۳/۸۳	۱/۷۵	۱/۰۲	۰/۳		

نتایج اندازه گیری سفیدی (L*), زردی (b*), قرمزی (a*) و مقدار k/s (در طول موج ۴۵۷nm) خمیر کاغذهای شیمیایی - مکانیکی رنگبری نشده، رنگبری شده با روش‌های اول و دوم در مقادیر مختلف مصرف برآق کننده نوری (OBA) در جدول‌های ۳-۵ خلاصه شده است. اطلاعات جدول ۳ مربوط به خمیر کاغذ بدون عمل آوری پیرسازی، جدول ۴ خمیر کاغذ بعد از عمل آوری پیرسازی نوری و جدول ۵ خمیر کاغذ بعد از عمل آوری پیرسازی گرمابی است.

نتایج خلاصه شده در جدول‌های ۳-۵ نشان می‌دهد که عمل آوری با OBA نقش تعیین کننده و قابل توجهی بر سفیدی خمیر کاغذهای رنگبری نشده و رنگبری شده ندارد و سفیدی (L*) فقط یک درجه افزایش می‌یابد. ولی عمل آوری با OBA سبب کاهش زردی (b*) خمیر کاغذها شده و در مورد خمیر کاغذ رنگبری نشده (جدول ۳) از ۱۲/۶۷ در حالت بدون عمل آوری OBA به ۴/۴۹ در حالت عمل آوری با

جدول ۳ - تغییرات در ویژگی‌های نوری چهار خمیر کاغذ در اثر عمل آوری OBA (بدون عمل آوری پیرسازی).

L*	b*	a*	k/s _{۴۵۷}	OBA (%)	متغیر	نوع خمیر
۸۷/۴	۱۲/۶۷	-۰/۷۲	۰/۰۶	۰	خمیر رنگبری شده	
۸۷/۸۹	۱۰/۹۴	-۰/۳۷	۰/۰۵۵۲	۰/۱		
۸۸/۱۱	۱۰/۲۵	-۰/۲۲	۰/۰۵۳	۰/۲		
۸۷/۷۹	۴/۴۹	-۰/۰۶	۰/۰۵۱۷	۰/۳		
۸۹/۱۸	۱۲/۱۲	-۷/۱	۰/۰۴۳۳	۰	خمیر رنگبری شده با ۱٪ هیدروژن پروکسید	
۸۸/۳۳	۹/۴۵	-۰/۳۷	۰/۰۵۰۹	۰/۱		
۸۸/۴۷	۹/۱۶	-۰/۳۷	۰/۰۴۹۸	۰/۲		
۸۸/۶	۸/۰۷	۰/۰۲	۰/۰۴۸۶	۰/۳		
۹۰/۶۴	۹/۰۶	-۷/۰۹	۰/۰۳۱۴	۰	خمیر رنگبری شده با ۵٪ هیدروژن پروکسید	
۹۱/۴۶	۷/۷۲	۰/۲۱	۰/۰۲۶۴	۰/۱		
۹۱/۵	۷/۷۱	۰/۱۹	۰/۰۲۶۱	۰/۲		
۹۱/۳۲	۵/۸۳	۰/۷۲	۰/۰۲۷۳	۰/۳		
۹۱/۷۳	۶/۰۳	-۰/۰۹	۰/۰۲۴۸	۰	خمیر رنگبری شده با ۵٪ هیدروژن پروکسید و ۵٪ سدیم بوروهیدرید	
۹۱/۵۶	۳/۷۴	۱/۲	۰/۰۲۵۷	۰/۱		
۹۱/۹۵	۲/۸۷	۱/۰۹	۰/۰۲۳۴	۰/۲		
۹۲/۰۵	۱/۶۴	۱/۵۵	۰/۰۲۲۸	۰/۳		

در صد (در مورد خمیر کاغذ با عمل آوری OBA) افزایش می‌یابد. مقایسه نتایج جدول ۳ (بدون عمل آوری پیرسازی) با جدول ۵ (عمل آوری پیرسازی گرمایی) نشان می‌دهد که در اثر عمل آوری پیرسازی گرمایی سفیدی خمیر کاغذ کاهش نیافته و تقریباً ثابت می‌ماند ولی زردی خمیر کاغذ و میزان تغییر رنگ (PC) تا حدودی افزایش می‌یابد. اگرچه عمل آوری با OBA سبب زیاد شدن سفیدی نمی‌شود ولی قادر است زردی را تا چندین درجه کم کند. تغییرات در زردی خمیر کاغذها در اثر عمل آوری با OBA برای خمیر کاغذهای مختلف متفاوت است و کمترین کاهش در مورد خمیر کاغذهای رنگبری نشده و بیشترین کاهش در مورد خمیر کاغذ بسیار برآق (رنگبری شده با ۵ درصد هیدروژن پروکسید و سدیم بوروهیدرید) مشاهده می‌شود. بنابراین برگشت رنگ خمیر کاغذ رنگبری شده با روش دوم کمتر از سایر خمیر کاغذهاست.

تجزیه و تحلیل آماری اثر نوع خمیر کاغذ، مقدار مصرف برآق کننده نوری (OBA)، عمل آوری پیرسازی و همچنین اثر متقابل این عوامل بر ویژگی‌های نوری خمیر کاغذ در سطح ۹۹ درصد معنی دار است. اثر عوامل یاد شده بر برآقیت خمیر کاغذهای رنگبری نشده و رنگبری شده معنی دار بوده و در اثر افزودن مقادیر بیشتر OBA، برآقیت خمیر کاغذها افزایش می‌یابد (جدول ۶).

نتایج نشان می‌دهد که افزودن ۰/۳ درصد ماده OBA به خمیر کاغذهای مختلف سبب افزایش برآقیت می‌شود. در مورد خمیر کاغذ رنگبری نشده (تیره‌تر) میزان افزایش برآقیت در مقیاس ISO فقط ۴ واحد است. در صورتی که اضافه کردن همین مقدار OBA به خمیر کاغذ رنگبری شده با روش دوم برآقیت را ۷ واحد افزایش خواهد داد که نشانگر اثر بیشتر OBA بر خمیر کاغذهای رنگبری شده و درجه برآقیت بیشتر است. خواص فلورسانی مواد برآق کننده سبب می‌شود که نور

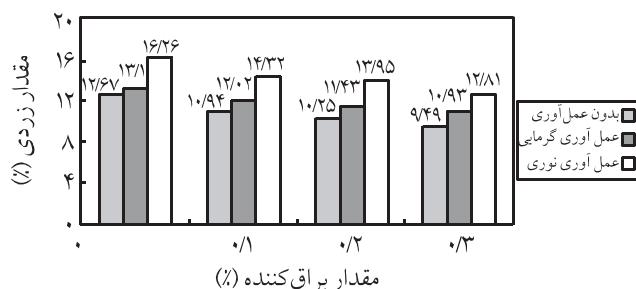
جدول ۵ - تغییرات در ویژگی‌های نوری چهار خمیر کاغذ در اثر عمل آوری OBA (عمل آوری پیرسازی گرمایی).

نوع خمیر	متغیر	OBA (%)	برآقیت	a*	b*	L*	PC
خمیر رنگبری شده	۰	۵۶/۰۲	-۰/۰۱	۱۳/۱۱	۸۷	۸۷	۷/۴
	۰/۱	۵۹/۴۹	-۰/۰۹	۱۲/۰۲	۸۸/۱۵	۸۸/۰۲۶	-۰/۲۶
	۰/۲	۶۰/۰۴	۰/۱۴	۱۱/۴۳	۸۷/۸۳	۸۷/۰۲۹	-۰/۰۲۹
	۰/۳	۶۰/۷۶	۰/۳۴	۱۰/۰۳	۸۸/۲۴	۸۸/۰۴۵	۰/۰۴۵
خمیر رنگبری شده با ۱٪ هیدروژن پروکسید	۰	۶۰/۴۴	-۰/۰۲	۱۲/۷۱	۸۸/۷۶	۸۸/۰۶۳	۱/۶۳
	۰/۱	۶۲/۲	-۰/۰۲	۱۰/۰۵	۸۸/۹۲	۸۸/۰۵۴	-۰/۰۵۴
	۰/۲	۶۲/۴۶	۰/۰۲	۱۰/۰۶	۸۹/۰۴	۸۹/۰۵۲	-۰/۰۵۲
	۰/۳	۶۴/۴۴	۰/۰۲	۹/۲	۸۹/۲۳	۸۹/۰۵۵	-۰/۰۵۵
خمیر رنگبری شده با ۰/۵٪ هیدروژن پروکسید	۰	۶۶/۸۲	-۱	۹۶/۸	۹۰/۰۵۴	۹۰/۰۸۹	۰/۰۸۹
	۰/۱	۶۸/۹۷	-۰/۳۴	۸/۶۲	۹۰/۰۹۱	۹۰/۰۳۵	۰/۰۳۵
	۰/۲	۶۹/۸۲	-۰/۰۹	۸/۳۴	۹۱/۰۵۱	۹۱/۰	۰
	۰/۳	۷۱/۶۴	۰/۳۷	۶/۴۴	۹۱/۰۲۴	۹۱/۰۰۴	۰/۰۰۴
خمیر رنگبری شده با ۰/۵٪ هیدروژن پروکسید	۰	۷۱/۵	-۰/۰۴	۷/۳۶	۹۱/۷۷۸	۹۱/۰۰۵	-۰/۰۰۵
	۰/۱	۷۴/۹۳	۰/۰۷۴	۴/۵۵	۹۱/۸۸	۹۱/۰۱۹	-۰/۰۱۹
	۰/۲	۷۵/۳	۰/۰۱	۴/۰۲	۹۱/۷۲	۹۱/۰۱۳	۰/۰۱۳
	۰/۳	۷۶/۰۵	۰/۰۸۶	۲/۷۷	۹۱/۰۳۴	۹۱/۰۰۴	۰/۰۰۴

و رنگبری شده پس از عمل آوری OBA و پیرسازی گرمایی در جدول ۵ آمده است. در این جدول درجه برآقیت خمیر کاغذ رنگبری شده تا ۷۶/۰۵ درصد (در مورد خمیر کاغذ بدون عمل آوری OBA) و ۷۱/۵

جدول ۶ - جدول تجزیه واریانس اثرات مستقل و متقابل عوامل متغیر بر برآقیت.

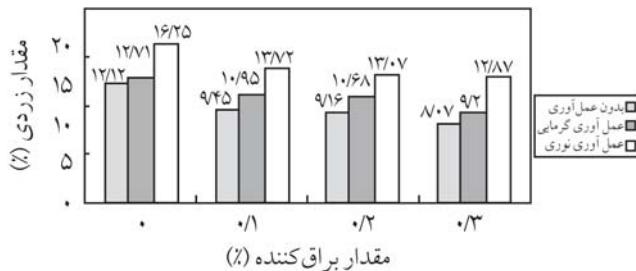
P _r >	F	میانگین مربعات	مجموع مربعات	درجه آزادی	عوامل متغیر
**	۸۷/۳۴۷	۱۰۱	۲۹۲۵	۲۹	عمل آوری
**	۱۳/۲۱۵۹	۶۳۳	۱۹۰۰	۳	خمیر کاغذ
**	۵۸۷۰۵	۶۰	۱۸۰	۳	برآق کننده
**	۱۲/۱۳۲۱	۳۸۷	۷۷۵	۲	عمل آوری پیرسازی
*	۵۸۷	۷	۶	۹	اثر متقابل خمیر کاغذ و برآق کننده
**	۴۷۳	۱	۶	۶	اثر متقابل برآق کننده و عمل آوری پیرسازی
**	۳۲	۹	۵۶	۶	اثر متقابل خمیر کاغذ و عمل آوری پیرسازی
		۲	۵	۱۸	خطا



شکل ۲ - اثر افزودن برآق کننده بر مقدار زردی (b^*) (خمیر رنگبری نشده).

بوروهیدرید اثری بر کاهش برگشت رنگ ندارد [۲۱]. این پدیده می‌تواند ناشی از اثر یکنواخت تر گرما بر ساختار خمیر کاغذ در مقایسه با نور (اثر سطحی) باشد. برخلاف نور که فقط باعث تغییر رنگ سطحی کاغذ می‌شود، گرما به دلیل نفوذ سریع در ضخامت کاغذ، تمامی اجزای آن را تحت تأثیر قرار می‌دهد. بنابراین گرما علی‌رغم شدت کمتر، دارای اثر عمیق‌تری نسبت به نور است. به این دلیل گروه‌های احیا شده به وسیله سدیم بوروهیدرید در اثر عمل آوری گرمایی، اکسید شده و سبب تشکیل گروه‌های رنگزا در شبکه لیگنین و کربوهیدرات‌های کاغذ می‌شوند.

نتایج مشابهی نیز توسط سایر پژوهشگران گزارش شده است [۳]. مقدار برگشت رنگ در اثر عمل آوری نوری بیشتر از عمل آوری گرمایی است (جدول ۵). استفاده از OBA در کوتاه مدت سبب کم شدن میزان تغییر رنگ در اثر عمل آوری نوری شده ولی در زمان‌های طولانی تر مقدار زردی افزایش می‌یابد. بطور کلی OBA نوع ایزومرسیس استفاده می‌شود که این ایزومر در اثر نور به ایزومر ترانس تبدیل شده و این تغییر همراه با تابش خواهد بود که از ویژگی‌های مواد فلورسان است. همچنین، تابش طولانی مدت سبب مصرف و کم شدن غلاظت OBA می‌شود که نتیجه آن به شکل پدیده فلورسان و

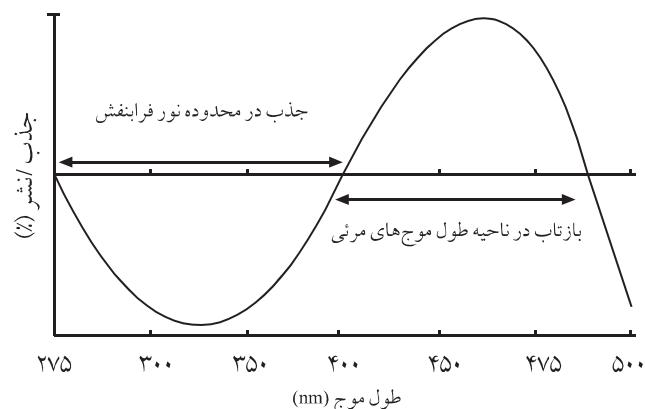


شکل ۳ - اثر افزودن برآق کننده بر مقدار زردی (b^*) (XMIR رنگبری شده با ۱ درصد هیدروژن پروکسید).

در محدوده نور فرابنفش جذب شده و در محدوده طول موج آبی بازتاب شود (شکل ۱). این پدیده باعث می‌شود زمینه زرد کاغذ به رنگ آبی متمایل شود. همان‌طور که در جدول‌های ۳-۵ مشاهده می‌شود افزایش مقدار OBA سبب کاهش مقدار b^* (زردی) و افزایش مقدار a^* (مختصات رنگ CIELAB) می‌شود [۲۰].

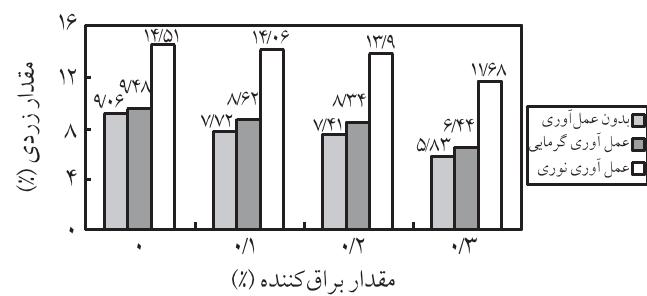
بیشترین اثر مثبت OBA در این مورد مربوط به خمیر کاغذ رنگبری شده با هیدروژن پروکسید و سدیم بوروهیدرید است که مقدار زردی بر اساس مقیاس CIELAB، ۷۶۴ واحد است که در واقع کمترین مقدار بدست آمده در خمیر کاغذهای مورد آزمایش است. این پدیده نشان می‌دهد که با افزایش برآقیت خمیر کاغذ، میزان اثر OBA بر خواص نوری خمیر کاغذ بیشتر می‌شود. نتایج بررسی اثر پیرسازی گرمایی یا نوری بر برآقیت خمیر کاغذ نشان می‌دهد که پیرسازی سبب کاهش برآقیت، افزایش b^* برای تمام نمونه‌ها می‌شود شکل‌های (۲-۵) ولی افزودن OBA به خمیر کاغذهای مختلف به کاهش تغییر رنگ کمک می‌کند که بیانگر عدم تجزیه OBA در اثر عمل آوری گرمایی یا نوری است.

البته در مواردی بر خلاف انتظار بعضی از خمیر کاغذهای در اثر عمل آوری گرمایی برآق تر شده‌اند (PC منفی) (جدول ۴) که احتمالاً این پدیده می‌تواند ناشی از استخوانی شدن الیاف (hornification) (در اثر گرما باشد) [۲۱]. زیرا اطلاعات نشان می‌دهد که اگر الیاف به مدت ۱۱ در 103°C قرار گیرند باعث پدیده استخوانی شدن و آرایش مجدد مولکول‌های درشت در ساختار الیاف شده که این پدیده با تعییر در مقدار پراکنده‌گی نور همراه است. مقایسه نتایج اندازه‌گیری برگشت رنگ پس از عمل آوری گرمایی خمیر کاغذ که با ۵ درصد هیدروژن پروکسید (روش اول) و با هیدروژن پروکسید و سدیم بوروهیدرید (روش دوم) رنگبری شده نشان می‌دهد که عمل آوری با سدیم

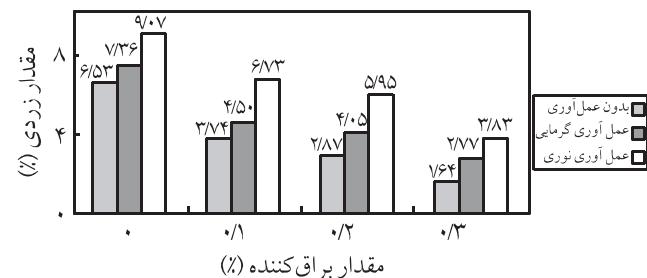


شکل ۱ - مکانیسم فعالیت عوامل برآق کننده (OBA) در کاغذ.

کاغذهای سوزنی برگان است. زیرا الیاف کوتاهتر پهن برگان سطح ویژه بزرگتری نسبت به الیاف سوزنی برگان دارد بنابراین، برای رسیدن به ویژگی نوری مشابه نیاز به OBA بیشتری دارند. در اثر افزودن $\frac{1}{3}$ درصد (نسبت به وزن خشک خمیر کاغذ) سفیدی خمیر کاغذ به مقدار یک واحد افزایش می‌یابد، ولی سفیدی خمیر کاغذها در اثر عمل آوری گرمایی یا نوری کم می‌شود. بین عمل آوری گرمایی و نوری، اثر عمل آوری گرمایی در کم کردن سفیدی کمتر است و می‌توان آن را بدون اثر در نظر گرفت. در صورتی که در اثر عمل آوری نوری سفیدی خمیر کاغذهای تا ۴ واحد کاهش می‌یابد. اثر عمل آوری نوری در کم کردن سفیدی در مورد خمیر کاغذهای رنگبری نشده بیشتر از خمیر کاغذهای رنگبری شده است. بطوری که در مورد خمیر کاغذهای بدون رنگبری میزان کاهش تا ۴ واحد اندازه گیری شده است. ولی در مورد خمیر کاغذهای رنگبری شده مقدار کاهش حداقل ۲ واحد است. نکته قابل توجه این است که در اثر افزودن مقادیر بیشتر OBA سفیدی خمیر کاغذهای افزایش یافته و در این حالت اثر عمل آوری نوری در کاهش سفیدی کمتر است که نشان دهنده نقش مفید OBA در این مورد است.



شکل ۴- اثر افزودن برآق کننده بر مقدار زردی (b*) خمیر رنگبری شده با ۵ درصد هیدروژن پروکسید.



شکل ۵- اثر افزودن برآق کننده بر مقدار زردی (b*) خمیر رنگبری شده با ۵ درصد هیدروژن پروکسید و ۵ درصد سدیم بوروهیدرید.

نتیجه گیری

نتایج این بررسی نشان می‌دهد که برای به حداقل رساندن اثر OBA بر برآقیت خمیر کاغذ باید میزان زردی خمیر کاغذ قبل از عمل آوری OBA تا حد ممکن کم باشد. به عبارت دیگر اثر OBA بر خمیر کاغذ برآق تر بیشتر است. استفاده از OBA سبب کم شدن برگشت رنگ در اثر گرما می‌شود. افزون بر این کاربرد OBA اثر قابل ملاحظه‌ای بر کاهش سفیدی در اثر عمل آوری نوری ندارد. نتایج نشان می‌دهد که استفاده از سدیم بوروهیدرید قادر است پایداری رنگ خمیر کاغذ در اثر عمل آوری نوری را افزایش دهد ولی استفاده از این ماده اثر قابل ملاحظه‌ای بر تغییر رنگ در اثر گرما ندارد.

تغییر رنگ ظاهر می‌گردد. مقایسه نتایج مربوط به خمیر کاغذ که با ۵ درصد سدیم پروکسید، ۵ درصد هیدروژن پروکسید و سدیم بوروهیدرید رنگبری شده نشان می‌دهد که استفاده از مرحله رنگبری با سدیم بوروهیدرید باعث کم شدن تغییر رنگ در اثر عمل آوری نوری می‌شود که این پدیده نشان دهنده نقش مؤثر سدیم بوروهیدرید در احیای گروه‌های رنگرای بالقوه در حین رنگبری با هیدروژن پروکسید است. زیرا سدیم بوروهیدرید به روش احیای گروه‌های اکسید شده رنگزا مانع از تشکیل گروه‌های رنگرای ثانویه در اثر عمل آوری نوری می‌شود. البته بهبود ویژگی‌های نوری خمیر کاغذهای پهن برگان در اثر افزودن OBA کمتر از خمیر

مراجع

- Pualsson M., Simonson R. and Westermark U., Chemical Modification of Lignin-Rich Paper, *Nord. Pulp Pap. Res. J.*, **11**, 132-142, 1998.
- Ek M., Lennholm H. and Iversen T., A Study on the Mechanism of the Photo-Yellowing of Partially Acetylated Groundwood Pulps, *Nord. Pulp Pap. Res. J.*, **5**, 108-112, 1992.
- Heitner C., *Photochemistry of Lignocellulosic Materials*, ACS Symposium Series 531, **1**, Washington DC, Chap.15, 1993.
- Leary G.J., The Yellowing of Wood by Light, *Tappi J.*, **51**, 257-266, 1968.

5. Leary G.J., Recent Progress in Understanding and Inhibiting the Light-Induced Yellowing of Mechanical Pulps, *J. Pulp Pap. Sci.*, **20**, 154-160, 1994.
6. Zhu J.H., Archer C., Macnab F., Andrews M.P., Kubes G. and Gray D.G., The Influence of Mechanochemical Action on the Photostability of Refiner Pulps, *J. Pulp Pap. Sci.*, **23**, 305-310, 1997.
7. Wu Z.H., Matsuoaka M., Lee D.Y. and Sumimoto M., Mechanochemistry of Lignin: Mechanochemical Reaction of β -1 Lignin Model Compounds, *Mokuzai Gakaishi*, **37**, 415-418, 1991.
8. Johansson M., Zhang L. and Gellerstedt G. On Chromophores and Leucochromophores Formed During the Refining of Wood, *Nord. Pulp Pap. Res. J.*, **17**, 5-8, 2002.
9. Ghosh A., Ni Y., Metal Ion to Lignin Complexes and Their Relationship to the Brightness of Bleached Mechanical Pulps, *J. Pulp Pap. Sci.*, **24**, 26-31, 1998.
10. Bourgoing S., Leclerc E., Martin P. and Robert S., Use of Fluorescent Whitening Agents to Inhibit Light- Induced Colour Reversion of Unbleached Mechanical Pulps, *J. Pulp Pap. Sci.*, **27**, 240-243, 2001.
11. Tschirner U. and Dence W., Attempts to Photostabilizing Norway Spruce TMP by Chemical Modification, *Pap. Puu-Pap. Tim.*, **36**, 338-344, 1988.
12. Schmidt J.A. and Hietner C., Light-Induced Yellowing of Mechanical and Ultra High Yield Pulps: Part I. Effect of Methylation, NaBH4 Reduction and Ascorbic Acid on Chromophore Formation, *J. Wood Chem. Technol.*, **11**, 397-402, 1991.
13. Li C. and Ragauskas A.J., Brightness Reversion of Mechanical Pulps: The Effect of Oxygen on Photostabilization of High Yield Mechanical Pulps Treated with UV Absorbers, *J. Pulp Pap. Sci.*, **27**, 202-207, 2001.
14. Schmidt J.A. and Hietner C., Thermal Yellowing of Lignin Containing Pulps: Acceleration by Ascorbic Acid, *J. Pulp Pap. Sci.*, **27**, 532-538, 1997.
15. Chirat C. and De La Chapelle V., Heat and Light-Induced Brightness Reversion of Bleached Chemical Pulps, *J. Pulp Pap. Sci.*, **25**, 201-204, 1999.
16. Peng P.P. and Argyropoulos D.S., On the Interaction of UV Screens with the Lignocellulosic Matrix, *J. Photochem. Photobiol. B: Biology*, **71**, 149-156, 2000.
17. Ni Y., Li Z. and Van Heiningen A.R.P., Minimization of the Brightness Loss Due to Metal Ions in Process Water for Bleached Mechanical Pulps, *Pulp Pap-Canada.*, **98**, 396-401, 1997.
18. Giertz H.W., Om Massans Eftergulning, *Sven. Papperstian*, **48**, 317-323, 1945.
19. Kubelka P., New Contribution to Optics of Intensity Light Scattering Materials, *J. Opt. Soc. Ame.*, **38**, 448-457, 1945.
20. Forsskl I., *Papermaking Science and Technology*, 3rd ed., Fapet Oy, Finland, Chap.19, 2000.
21. Pualsson M. and Ragauskas A.J., Chemical Modification of Lignin Rich Paper, Part 7. Photostabilizing High-Brightness Aspen CTMP by Combining Various Classes of Additives and Acetylation, *Nord. Pulp Pap. Res. J.*, **13**, 124-131, 1998.