

شناسایی و مقایسه ترکیبات روغنی حاصل از پیرولیز چوب راش سالم و پوسیده با استفاده از روش کروماتوگرافی گازی و طیف‌سننجی جرمی (GC/MS)

سعید حسنی^{۱*}، سید خلیل حسینی هاشمی^۲، رامین فارسی^۳ و احمد جهان لتبیاری^۴

- ۱- نویسنده مسئول، فارغ‌التحصیل مقطع کارشناسی ارشد، گروه علوم و صنایع چوب و کاغذ، دانشگاه آزاد اسلامی واحد کرج، البرز
پست الکترونیک: Saeed_hasanis7@yahoo.com
- ۲- استادیار علوم و صنایع چوب و کاغذ، دانشگاه آزاد اسلامی واحد کرج، البرز
- ۳- استادیار علوم و صنایع چوب و کاغذ، دانشگاه آزاد اسلامی واحد بروجرد، بروجرد
- ۴- استاد علوم و صنایع چوب و کاغذ، دانشگاه آزاد اسلامی واحد کرج، البرز

تاریخ دریافت: مرداد ۱۳۹۳ تاریخ پذیرش: آذر ۱۳۹۳

چکیده

از بین امراض جنگل، قارچ‌ها از مهمترین عواملی هستند که ضایعات جبران‌ناپذیر به چوب درختان سریا و افکنده وارد می‌کنند. قارچ‌ها باعث آلودگی و فساد درختان سریا، چوب آلات قطع شده در جنگل یا انبار کارخانه می‌شوند. چوب‌های پوسیده یکی از منابع زیست‌توده به‌شمار می‌آیند و حجم زیادی از چوب‌های پوسیده‌ای که در جنگل وجود دارند، غیرقابل استفاده هستند. در این تحقیق به‌منظور بررسی تأثیر پوسیدگی قارچ رنگین‌کمان (*Coriolus versicolor*) بر روی ترکیبات حاصل از پیرولیز چوب راش (*Fagus orientalis L.*) و تهیه مواد شیمیایی متنوع و ارزشمند، آزمایش‌هایی انجام گردید. جداسازی و شناسایی ترکیبات شیمیایی چوب راش سالم و پوسیده با استفاده از روش پیرولیز در دمای ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد و در جو نیتروژن انجام شد. جداسازی و شناسایی ترکیبات شیمیایی استخراج شده از طریق سایلیل‌دار کردن این ترکیبات توسط ماده واکنش‌گر، O-Na-Cl می‌باشد. در مجموع در چوب راش استامید (BSTFA) و با استفاده از دستگاه کروماتوگرافی گازی-طیف‌سننجی جرمی (GC/MS) انجام شد. در ۲۳ ترکیب شناسایی شد که بیشترین ترکیبات در این دما مربوط به ۶،۲ دی‌متوكسی‌فلن و ۳-هیدروکسی-۴-متوكسی سالم ۲۳ ترکیب شناسایی شد که بیشترین ترکیبات در این دما مربوط به ۶،۲ دی‌متوكسی‌فلن و ۳-هیدروکسی-۴-متوكسی بنزويک اسید بود و در چوب راش پوسیده ۳۱ ترکیب شناسایی شد که بیشترین ترکیبات مربوط به سیکلو‌ونا سیلوکسان-اکتا دکا متیل و ۴-(۳،۴-دی‌متوكسی‌بنزیلیدین)-۱-(۴-نیترو‌فنیل) بود، همچنین ۱۷ ترکیب هم به صورت مشابه در چوب راش سالم و پوسیده مشاهده شد.

واژه‌های کلیدی: پیرولیز، چوب راش سالم، چوب راش پوسیده، کروماتوگرافی گازی، طیف‌سننجی جرمی، BSTFA.

مقدمه

گذاشت. همچنین نگرانی‌های زیست‌محیطی نیز سبب شده که به چوب و تبدیل شیمیایی آن به سوخت و سایر مواد شیمیایی توجه بیشتری شود. فناوری پیرولیز به‌طور فعالی مورد مطالعه قرار گرفته و افزایش رو به رشد جمعیت، افزایش تقاضا برای مصرف انرژی را به دنبال دارد. نباید فراموش کرد که منابع نفتی و فسیلی پایان‌پذیر بوده و قیمت آنها نیز رو به افزایش خواهد

گفت پیرولیز به فرایندی گفته می شود که مواد را در جو گاز بی اثر (فاقد اکسیژن)، در اثر حرارت تجزیه می کند و محصولاتی شیمیایی که از پیرولیز چوب حاصل می شود شامل ترباتین، استون، فل ها، اسید استیک، قطران چوب، سیرینجیل، رزورسینول و غیره است (Mirshokraei, 2008).

در تحقیقاتی که بر روی پیرولیز چوب بلוט سفید و کاج تدا با استفاده از روش کروماتوگرافی گازی و اسپکترومتری جرمی (GC/MS) انجام شد، از تجزیه حرارتی لیگنین کاج تدا محصولاتی از قبیل گوایاکول، ۴-متیل گوایاکول، ۴-وینیل گوایاکول، کافینفریل الکل، وانیلین و از تجزیه حرارتی لیگنین بلוט سفید محصولاتی از قبیل گوایاکول، ۲-۶-دی متوكسی فنل، ۴-متیل ۶-متوكسی فنل، سیرینگ-آلدهید و سیناپ-آلدهید شناسایی شدند (Obst, 1983).

لیگنین بیشترین مقاومت در برابر پیرولیز را در میان ترکیبات دیگر موجود در چوب دارد. طبق تحقیقات انجام شده، بیشترین نسبت کاهش وزن بین دمای ۳۶۰ تا ۴۰۷ درجه سانتی گراد برای لیگنین چوب آسیاب شده نوئل، راش و بامبو به دست آمد (Faix *et al*, 1988; Gardner *et al*, 1985).

قدرت تفکیک بسیار بالای ستون های موین در سیستم GC، این روش را به فنی بسیار کارآمد در آنالیز ترکیبات پیچیده آلى از قبیل ترکیبات حاصل از پیرولیز چوب، کراکینگ مشتقات نفتی و همچنین مواد استخراجی و شیمیایی حاصل از چوب تبدیل کرده است. ترکیب دو روش کروماتوگرافی گازی (GC) و طیفسنجی جرمی (MS) یک روش فوق العاده مؤثر و کارآمد برای تشخیص ترکیبات موجود در مخلوط های پیچیده محسوب می شود (Mirshokraei, 2008).

در تحقیقی که بر روی جداسازی و شناسایی ترکیبات موجود در روغن های پیرولیزی چوب گردو در دمای ۳۵۰ درجه سانتی گراد در راکتور بستر ثابت و در جو گاز نیتروژن، با استفاده از روش کروماتوگرافی گازی و طیفسنجی جرمی (GC/MS) انجام شد. در مجموع ۱۰ ترکیب شناسایی شدند که فراوان ترین ترکیبات موجود مربوط به لوگلوكوزان و آلفا ال گالاكتوفورانوزید به میزان ۴۹ درصد بود که این ترکیبات از پیرولیز سلوزل و همی سلوزل

در سراسر جهان گسترش یافته و با گسترش علم بر پایه اقتصاد زیستی پیوند خورده است. همچنین اهمیت و فشار اجتماعی فناوری های پیرولیز افزایش خواهد یافت، زیرا یک فن قابل اجرا در استفاده پایدار از مواد زائد و زیست توده است (Tiilikala *et al*, 2010).

چوب یک پلیمر طبیعی است و یک ماده آلی بیولوژیک که دارای ساختار متخلخل است و هر ماده بیولوژیک دستخوش عوامل تخریب حیوانی و گیاهی ویژه ای قرار می گیرد. عوامل مخرب بیولوژیک (جانوری و گیاهی) مهمترین عوامل تخریب چوب هستند و به علت نیاز به هوا، هوازی محسوب شده و درنتیجه در محیط های اتمسفری شرایط برای فعالیت این گونه عوامل مخرب مناسب تر است. البته در محیط های آبی کمتر شاهد حضور عوامل مخرب قارچی و حشرات چوب خوار هستیم.

مهمترین عواملی که ضایعات جبران ناپذیر به چوب درختان سرپا و افکده وارد می کنند، قارچ ها می باشند که این موجودات گیاهی دارای ساختمانی ابتدایی هستند و در راسته نهان زادان قرار دارند (Wilkinson, 1979).

به منظور انجام آزمون دوام چوب ها، قارچ مولد پوسیدگی سفید (رنگین کمان) به عنوان یکی از سه منبع قارچی برای ارزیابی دوام طبیعی چوب طبق استاندارد اروپایی E350 AFNOR 1994 برگزیده شد. این قارچ به علت استفاده دو ماده سلوزل و لیگنین برای گونه های بهن برگ مهلک و کشنده ارزیابی شده است (Schultz and Nicholas, 1977).

مشکلات و پارامترهای مربوط به مطالعات آزمایشگاهی بر روی دوام طبیعی گونه های مختلف چوبی بررسی گردید و نتیجه گرفته شد که عمومی ترین روش، روش تعیین درصد کاهش جرم قطعات کوچک چوبی است که هم در روش آمریکایی آزمون بلوك چوبی در تماس با خاک (Soil block test) و هم در روش اروپایی آزمون بلوك چوبی در تماس با آگار (Agar block test) از آن استفاده می شود (Willeitner, 1984).

اگر بخواهیم یک تعریف کلی از پیرولیز داشته باشیم باید

۲۰۰ درجه سانتی گراد، کیفیت روغن زیستی حاصل از پیرولیز بهبود می‌باید که این به دلیل کاهش در مقدار آب و اسیدهاست (Dobele *et al.*, 2007).

این تحقیق به منظور بررسی کارایی روش پیرولیز در تبدیل چوب، خصوصاً استفاده از چوب‌های پوسیده‌ای که قابل استفاده در سایر موارد نیستند، به ترکیبات شیمیایی مهم با ارزش افزوده قابل توجه انجام شد. نظر به این که در حال حاضر منبع اصلی تهیه مواد شیمیایی، منابع فسیلی می‌باشند و با افزایش رو به رشد جمعیت و به دنبال آن افزایش تقاضا برای مصرف انرژی، این منابع خواه ناخواه روزی به اتمام می‌رسند. همچنین نگرانی‌های زیست محیطی ناشی از افزایش پسماندهای زیست‌توده، همه این عوامل سبب شده که به چوب و دیگر مواد لیگنوسلولزی توجه بیشتری شود. از طرفی هیچ تحقیقی تاکنون در مورد پیرولیز چوب پوسیده و مقایسه ترکیبات روغنی آن با گونه چوبی سالم انجام نشده است و از آنجایی که چوب پوسیده موجود در جنگل از مهمترین منابع آلودگی درختان سرپایی جنگل هستند، برای این منظور می‌توان با استفاده از پیرولیز چوب‌های پوسیده و استخراج ترکیبات روغنی آن بیشترین بهره اقتصادی را از آن برد.

مواد و روش‌ها

آماده سازی نمونه

گونه چوبی که در این تحقیق مورد استفاده قرار گرفت چوب راش (*Fagus orientalis L.*) بود که از جنگلهای حوزه استحفاظی اداره منابع طبیعی شهرستان کلاردشت تهیه شد. بینهای راش برای تبدیل به الوار به کارگاه انتقال داده شدند، سپس الوارهایی با ابعاد (۱۰۰۰×۳۰۰×۳۰۰) میلی‌متر از آنها تهیه گردید. الوارها برای رسیدن به رطوبت تعادلی با محیط، به مدت ۲۰ روز در کارگاه نگهداری شدند تا به رطوبت محیط کارگاه برسند. بخشی از الوارها به صورت تصادفی انتخاب و برای انجام آزمون پوسیدگی برش داده شده و نمونه‌هایی با ابعاد (۵۰×۲۵×۱۵) میلی‌متر از آنها تهیه گردید. سپس

دیواره چوبی به دست آمدند (Farsi *et al.*, 2011). گلیکول آبدید که در شرایط معمول قابل شناسایی نیست و به هنگام تزریق کروماتوگرافی گازی به ترکیبات دیگر تبدیل می‌شود، با روش سایلیل‌دار کردن ترکیبات روغنی چوب توسط N-O-بیس تری متیل سایلیل تری فلوئورو استامید (BSTFA)، این ترکیب مورد شناسایی قرار گرفت که این روش به عنوان یکی از مناسب‌ترین فن‌ها برای بررسی ترکیبات حاصل از پیرولیز چوب معرفی شد (Hosoya *et al.*, 2006).

در تحقیقاتی که بر روی پیرولیز چوب و پوست گونه غان به صورت مخلوط انجام شد، با جداسازی روغن‌های حاصل از پیرولیز با روش نقطیر با آب و شناسایی ترکیبات روغنی به دست آمده با استفاده از روش GC/MS، این ترکیبات مورد ارزیابی قرار گرفتند (Murwanashyaka *et al.*, 2001).

در آزمایشی که بر روی پیرولیز سه گونه گردو، کاج اسکات و مرز تحت تأثیر نمک‌هایمعدنی انجام شد، روغن‌های حاصل توسط روش‌های کروماتوگرافی گازی و اسپکترومتری جرمی (GC/MS) و کروماتوگرافی گازی و زایل شونده القایی (GC/FID) و ترموگراویمتری (TGA) آنالیز شدند. نتایج نشان دادند که نمک‌های پتانسیم مقدار لوکلوزان در روغن‌های پیرولیزی را کاهش می‌دهد (Hagedorn *et al.*, 2002).

تحقیقاتی بر روی ترکیبات شیمیایی حاصل از پیرولیز با گلاس با استفاده از روش GC/MS انجام شد. محصولات مختلف بر اساس گروههای عاملی تقسیم‌بندی شدند. در اثر پیرولیز آرام با گلاس، افزایش دما تأثیرات کمی را بر روی روغن‌های پیرولیزی، قطران و گازهای به دست آمده از پیرولیز گذاشت. همچنین در دمای ۳۰۰ درجه سانتی گراد بیشترین ترکیبات مشاهده شده را اسیدهای آلی تشکیل می‌دادند (Zandersons, 1999).

ترکیب و ویژگی‌های محصولات پیرولیز سریع گونه‌های بین‌برگ با استفاده از یک رآکتور با محفظه دوتایی (خشک کردن و تجزیه پیرولیزی) در دمای محدوده ۴۵۰ تا ۶۰۰ درجه سانتی گراد مورد بررسی قرار گرفت. این نتیجه دیده شد که به محض خشک کردن بیش از حد چوب در دمای

درصد به مدت یک هفته کشت داده شد. سپس نمونه‌ها در مجاورت این قارچ به داخل دستگاه انکوباتور با دمای ۲۵ درجه سانتی‌گراد و رطوبت نسبی ۶۵ درصد به مدت ۱۴ هفته انتقال داده شدند. طبق روش آزمایشگاهی Kolleschale پس از گذشت ۱۴ هفته، نمونه‌های چوبی مورد بررسی قرار گرفتند و میسیلیوم از سطح نمونه‌های چوبی پاک شد. سپس وزن خشک نمونه‌ها تعیین گردید و درصد کاهش وزن نمونه‌ها طبق معادله زیر محاسبه شد.

نمونه‌ها به مدت ۲۴ ساعت در داخل آون با دمای $2 \pm 10^{\circ}\text{C}$ درجه سانتی‌گراد قرار گرفتند تا وزن خشک نمونه‌های مورد نظر تعیین گردد.

نمونه‌ها با اتانول و تولوئن به نسبت حجمی (۱ به ۲) به مدت ۶ ساعت عصاره‌گیری شدند. نمونه‌های عصاره‌گیری شده در داخل دستگاه اتوکلاو مروطوب در دمای ۱۲۰ درجه سانتی‌گراد و با فشار $1/2$ بار به مدت ۱۵ دقیقه قرار داده شدند تا نمونه‌ها استریلیزه شوند. قارچ رنگین‌کمان (*Coriolus versicolor*) در پتری‌دیش حاوی مالت اکسٹراکت آگار

$$\frac{\text{وزن خشک نمونه بعد از پوسیدگی} - \text{وزن خشک نمونه قبل از پوسیدگی}}{\text{وزن خشک نمونه قبل از پوسیدگی}} = \text{درصد کاهش وزن} \times 100$$

اندازه‌گیری ترکیبات شیمیابی

اندازه‌گیری ترکیبات شیمیابی با استفاده از استانداردهای TAPPI بشرح زیر انجام شد:

- اندازه‌گیری سلولز طبق استاندارد ۸۸-om T۲۶۴-

- اندازه‌گیری مواد استخراجی طبق استاندارد ۹۷-om T۲۰۷-

- اندازه‌گیری لیگنین کلاسون طبق استاندارد ۹۸-om T۲۲۲-

- اندازه‌گیری خاکستر طبق استاندارد ۹۳-om T۲۱۱-

تعیین دمای پیرولیز

برای تعیین دمای پیرولیز، آزمایش گرماآزن‌سنجدی انجام شد که این آزمایش با شدت ۱۰ درجه سانتی‌گراد در دقیقه و با اندازه ذرات $20-40$ در محیط هلیوم و تا دمای پیک ۷۰۰ درجه سانتی‌گراد با دستگاه گرماآزن‌سنجدی انجام گردید که از دستگاه TGA با مدل Tga-pl از کمپانی Polymer Laboratories ساخت کشور انگلستان واقع در پژوهشکده پلیمر و پتروشیمی ایران استفاده شد.

آزمون‌های پیرولیز

شرایط انجام آزمون‌های پیرولیز بشرح زیر است: فشار کلی داخل راکتور کمتر از 0.4 کیلو پاسکال و دمای نهایی پیرولیز 500 درجه سانتی‌گراد و با شدت 10 درجه سانتی‌گراد در دقیقه و در مجاورت با گاز نتیروژن بود. روند

تعیین مواد استخراجی

مواد استخراجی بر اساس استاندارد ۹۷-om T۲۶۴- اندازه‌گیری شد. آرد چوب آسیاب شده و الک شده با مش $80-60$ به مدت ۴ ساعت در دستگاه سوکسله با ترکیب اتانول - استون به نسبت حجمی (۱ به ۱) عصاره‌گیری شد. مواد باقی‌مانده به مدت ۱۲ ساعت در هوای آزاد قرار گرفت. سپس به مدت ۲ ساعت در دمای $10^{\circ} \pm 2$ درجه سانتی‌گراد در داخل دستگاه اتوکلاو قرار داده شد تا به حجم ثابت برسد. آرد چوب عصاره‌گیری شده به مدت یک ساعت در مجاورت با آب جوش قرار گرفت، سپس با 500 میلی‌لیتر آب مقطر سرد شده شستشو داده شد. آرد چوب به منظور خشک شدن، به دستگاه اتوکلاو با دمای $10^{\circ} \pm 2$ درجه سانتی‌گراد به مدت ۲ ساعت انتقال یافت.

تواؤئن یا دتیل اتر اضافه گردید. قبل از آنالیز GC/MS، ترکیبات به مدت ۲ ساعت در داخل حمام آب گرم با دمای ۷۰ درجه سانتی گراد قرار گرفتند.

آنالیزها با دستگاه GC مدل (HP ۶۸۹۰) مجهز به یک شناساگر جرمی مدل (HP-s ۹۷۳) انجام شدند. نمونه با یک ستون مویین مدل (HP-SMS) آنالیز شد. دمای انژکتور ۷۰ درجه سانتی گراد بود و برنامه دمایی - زمانی برای نمونه، ۳ دقیقه در ۶۰ درجه سانتی گراد تعیین شد. سپس دما افزایش پیدا کرد تا ۲۵۰ درجه سانتی گراد باشدت ۶ درجه سانتی گراد در دقیقه، سپس ۲۸۰ درجه سانتی گراد باشدت ۲۰ درجه سانتی گراد در دقیقه و بعد به مدت ۳ دقیقه در دمای ۲۸۰ درجه سانتی گراد باقی ماند.

حرارت دهی در سه مرحله انجام شد. مرحله اول در دمای ۳۰۰ درجه سانتی گراد، مرحله دوم در دمای ۴۰۰ درجه سانتی گراد و مرحله سوم در دمای ۵۰۰ درجه سانتی گراد انجام شد. در هر یک از مراحل پیرویز حداقل به مدت ۱۵ دقیقه دما ثابت نگه داشته شد. به منظور تجزیه و تحلیل های بعدی، روغن پیرویزی حاصل در دمای ۴ درجه سانتی گراد نگهداری شد.

سايليل دار کردن و آنالیز GC/MS
به منظور سايليل دار کردن روغن های پیرویزی، یک نمونه ۱۰۰ ميلی لیتری با ۱۰۰ ميلی لیتر واکنش گر -O₂N- بيس ترى متيل سايليل ترى فلورواستاميد (BSTFA) ساخت شركت آلماني مرک ترکيب شد. سپس ۱ ميلی لیتر

جدول ۱- مشخصات دستگاه کروماتوگرافی گازی و طيفسنجه جرمی

دستگاه GC	مدل: HP-6890؛ ستون: (30m × 0.25 μ.m)، گاز حامل: He
جریان:	1 ml × min ⁻¹ ؛ برنامه دمایی: 60 °C (3min) 6 °C × min ⁻¹ 250 °C
دستگاه MS	مدل: Ei=70 ev :HP-S973

نمونه ها ۲۳/۷۴ درصد محاسبه گردید.

آنالیز ترکیبات شیمیایی
ترکیبات شیمیایی چوب راش سالم و پوسیده بر اساس آنالیز، با استفاده از روش های استاندارد TAPPI به دست آمد که نتایج آن در جدول ۲ نشان داده شده است.

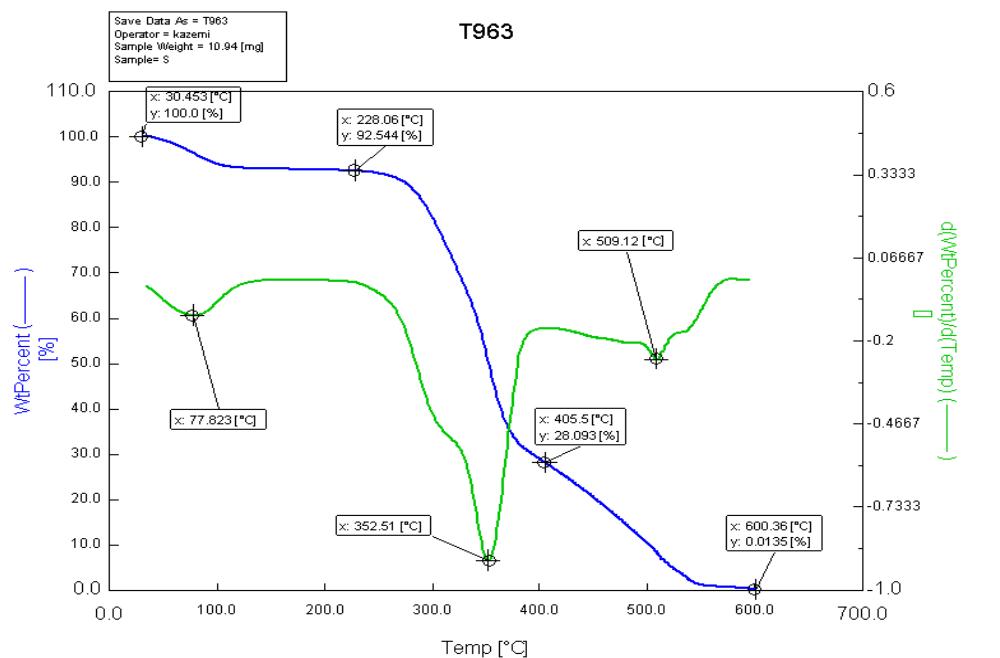
نتایج
کاهش وزن نمونه ها
بعد از ۱۴ هفته مجاورت نمونه های چوب راش با قارچ رنگین کمان (*Coriolus versicolor*) به منظور تعیین درصد کاهش وزن نمونه، طبق روش آزمایشگاهی Kolleschale B.S.838 بر اساس استاندارد DIN 52176 1961: انجام شد. میانگین کاهش وزن

جدول ۲- درصد ترکیبات شیمیایی به دست آمده از چوب راش سالم و پوسیده

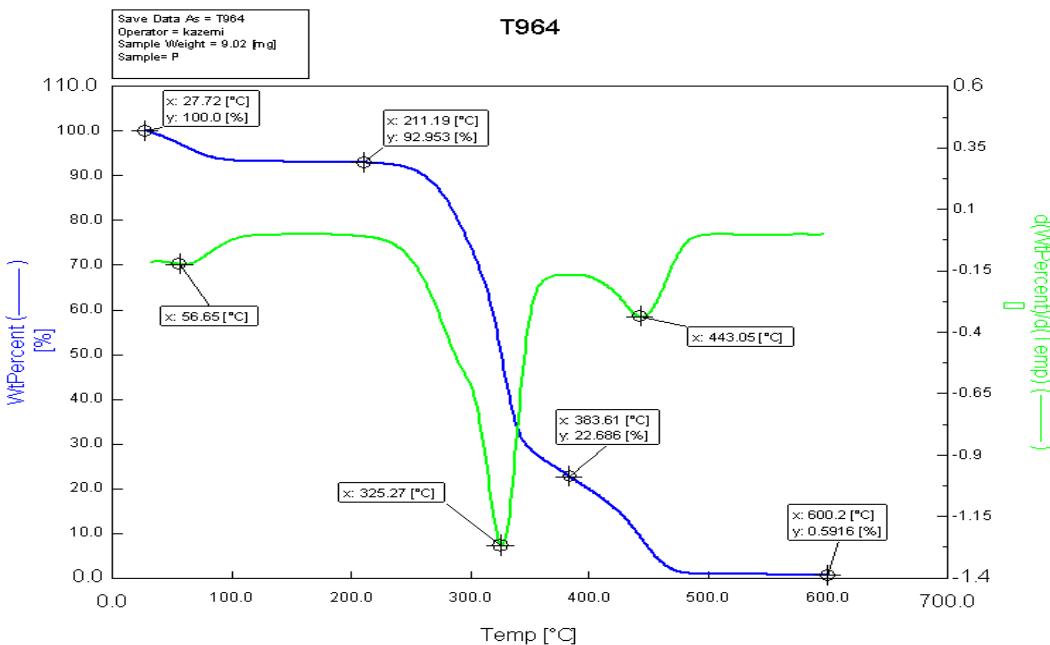
ترکیبات	سلولز	لیگنین کلاسون	مواد استخراجی	خاکستر
چوب راش سالم	۴۹/۸۳	۳۱	۴/۳۲	۲
چوب راش پوسیده	۵۳/۳۳	۲۸/۵	۲/۳	۲/۸

و لیگنین در دمای ۵۰۰ درجه سانتی گراد انجام شد و در چوب راش پوسیده، تجزیه حرارتی سلولز در دمای ۳۲۵ درجه سانتی گراد و لیگنین در دمای ۴۴۰ درجه سانتی گراد انجام گردید.

نتایج منحنی های تعیین دمای پیرولیز (TGA ، DTGA) همان طور که در منحنی های تعیین دمای پیرولیز چوب راش سالم و پوسیده (شکل ۱ و ۲) آمده، در چوب راش سالم، تجزیه حرارتی سلولز در دمای ۳۵۰ درجه سانتی گراد



شکل ۱- منحنی تعیین دمای پیرولیز چوب راش سالم (TGA ، DTGA)



شکل ۲- منحنی تعیین دمای پیرولیز چوب راش پوسیده (TGA ، DTGA)

جدول ۳- پارامترهای انجام آزمایش پیرولیز و وزن محصولات به دست آمده

گونه	دما (سانتی گراد)	زمان (دقیقه)	وزن اولیه آرد چوب (گرم)	ذغال (درصد)	گاز (درصد)	قطران (درصد)
راش سالم	۵۰۰	۳۰	۵	۲۳/۵	۱۸/۳	۵۸/۲
راش پوسیده	۵۰۰	۳۰	۵	۱۱/۳	۲۶/۲	۶۲/۵

پیرولیز چوب راش سالم در دمای ۵۰۰ درجه سانتی گراد ۲۳ ترکیب شناسایی شد که بیشترین ترکیبات در این دما مربوط به -۶,۲ - دی متوكسی فنل و -۳ - هیدروکسی -۴ - متوكسی بنزوئیک اسید است و از پیرولیز چوب راش پوسیده در دمای ۵۰۰ درجه سانتی گراد ۳۱ ترکیب شناسایی شد که بیشترین ترکیبات مربوط به سیکلونونا سیلوکسان-اکتا دکا متیل و -۴,۳(-۴ - دی متوكسی بنزیلیدین) -۱ - (-۴ - نیترو فنیل) است. در جدول ۴ و ۵ بعضی از ترکیبات شیمیایی مهم حاصل از پیرولیز چوب راش سالم و پوسیده آمده است.

با توجه به آزمایش‌های انجام شده در مورد تعیین دما و زمان پیرولیز، نتایج و پارامترهای مربوط برای انجام پیرولیز مطابق با جدول ۳ به دست آمد (جدول ۳).

جداسازی و شناسایی ترکیبات
ترکیبات روغنی به دست آمده از پیرولیز چوب راش سالم و پوسیده در دمای ۵۰۰ درجه سانتی گراد بعد از خالص‌سازی و مشتق سازی توسط BSTFA، به منظور جdasازی و شناسایی به دستگاه GC/MS تزریق شدند. همان‌طور که در جدول ۴ و ۵ نشان داده شده، از

جدول ۴- ترکیبات شناسایی شده حاصل از پیرولیز چوب راش سالم در دمای ۵۰۰ درجه سانتی گراد

شماره ترکیب	نام ترکیب	درصد فراوانی	زمان ماندگاری	وزن مولکولی	فرمول مولکولی
۱	۲- سیکلوپنتن-۱-وان، ۲- هیدروکسی-۳- متیل	۱/۴۲	۷/۶۵	۱۱۲/۱۲۶۲	C ₆ H ₈ O ₂
۲	گوایاکول	۳/۶۰	۸/۷۳	۱۲۴/۱۳۷۲	C ₇ H ₈ O ₂
۳	نفتالین	۴/۴۱	۱۰/۲۷	۱۲۸/۱۷۰۵	C ₁₀ H ₈
۴	کرئوزول	۳/۰۸	۱۰/۳۴	۱۳۸/۱۶۳۸	CH ₃ OC ₆ H ₃ (CH ₃)OH
۵	۴،۳ : دیان هیدرو- بتا- دی- گلوکو پیرانوز	۱/۸۸	۱۰/۵۵	۱۴۴/۱۲۵۳	C ₆ H ₈ O ₄
۶	پنتادکان، ۱۰، ۲،۶- تری متیل سایلیل	.۰/۹۱	۱۰/۷۱	۲۵۴/۴۵۴۳	C ₁₈ H ₃₈
۷	۳،۲- ان هیدرو- دی- مانوزان	۱/۵۶	۱۰/۸۱	۱۴۴/۱۲۵	C ₆ H ₈ O ₄
۸	بنزن اتانون، ۲- متوكسی	۱/۲۳	۱۱/۶۱	۱۵۲/۱۹۰۴	C ₉ H ₁₂ O ₂
۹	-۲- متوكسی- ۴- وینیل فنل	۱/۸۸	۱۲/۱۰	۱۵۰/۱۷۴۵	C ₉ H ₁₀ O ₂
۱۰	۶،۲- دی متوكسی فنل	۱۴/۸۶	۱۲/۵۸	۱۵۴/۱۶۳۲	C ₈ H ₁₀ O ₃
۱۱	تترادکان	۲/۸۸	۱۲/۲۳	۱۹۸/۳۸۸۰	C ₁₄ H ₃₀
۱۲	۳- هیدروکسی- ۴- متوكسی بنزویک اسید	۱۲/۵۲	۱۳/۸۵	۱۶۸/۱۴۶۷	C ₈ H ₈ O ₄
۱۳	فل، ۲- متوكسی- ۴-(۱- پروفنیل)	۳/۱۷	۱۳/۹۲	۱۶۴/۲۰۱۱	C ₁₀ H ₁₂ O ₂
۱۴	۲،۳،۵- تری متوكسی تولوئن	۵/۳۱	۱۴/۸۶	۱۸۲/۲۱۶	C ₁₀ H ₁₄ O ₃
۱۵	اتانون، ۱-(۲،۶- دی هیدروکسی- ۴- متوكسی فنیل)	۵/۳۱	۱۴/۸۶	۱۸۲/۱۷۳۳	C ₉ H ₁₀ O ₄
۱۶	هگزادکان	۲/۳۱	۱۵/۷۱	۲۲۶/۴۴۱۲	C ₁₆ H ₃₄
۱۷	فل، ۲، ۶- دی متوكسی- ۴-(۲- پروفنیل)	۶/۵۹	۱۵/۷۸	۱۹۴/۲۲۷۱	C ₁₁ H ₁₄ O ₃
۱۸	بنزن استیک اسید، آلفا، ۳- تری متیل سایلیل	۱/۸۳	۱۶/۵۲	پیدا نشد	پیدا نشد
۱۹	اتانون، ۱-۴- هیدروکسی- ۳،۵- دی متوكسی فنیل	۱/۴۶	۱۷/۲۸	۱۹۶/۱۹۹۹	C ₁₀ H ₁₂ O ₄
۲۰	۴،۲- بیس تری متیل سایلیل، بنزویک اسید	۱/۲۶	۲۱/۲۶	۳۷۰/۶۶۳	C ₁₆ H ₃₀ O ₄ Si ₃
۲۱	-۴- دی متوكسی بنزیلیدین)- ۱-(۳،۴- نیتروفنیل)	۱/۳۲	۲۲/۵۶	پیدا نشد	پیدا نشد
۲۲	بیس(۲- اتیل هگزیل) فتالات	۱/۲۷	۲۴/۷۵	۳۹۰/۵۵۶۱	C ₂₄ H ₃₈ O ₄
۲۳	۴،۱ بیس(تری متیل سایلیل) بنزن	۰/۴۵	۲۷/۰۲	۲۲۲/۴۸	C ₁₂ H ₂₂ Si ₂

جدول ۵- ترکیبات شناسایی شده حاصل از پیرولیز چوب راش پوسیده در دمای ۵۰۰ درجه سانتی گراد

شماره ترکیب	نام ترکیب پیشنهادی	درصد فراوانی	زمان ماندگاری	وزن مولکولی	فرمول مولکولی
۱	متیل تولوئن	۰/۹۰	۶/۵۹	۱۲۰	C ₉ H ₁₂
۲	- تری متیل سایلیل بنزن	۰/۷۷	۷/۱۵	۱۲۰	C ₉ H ₁₂
۳	-۴- متیل -۲- تری متیل سایلیل بنزوییک اسید	۰/۷۶	۷/۲۰	-	-
۴	-۲- هیدروکسی -۳- متیل -۲- سیکلوپنتن -۱- آن	۰/۶۴	۷/۶۵	۱۱۲	C ₆ H ₈ O ₂
۵	گوایاکول	۱/۲۶	۸/۷۲	۱۲۴	C ₇ H ₈ O ₂
۶	فورفورال الكل	۰/۴۱	۹/۰۷	۹۸	C ₅ H ₆ O ₂
۷	نفتالین	۱/۸۴	۱۰/۲۶	۱۲۸	C ₁₀ H ₈
۸	کرئوزول	۱/۳۲	۱۰/۳۴	۱۳۸	C ₈ H ₁₀ O ₂
۹	-۲- تری متیل سایلیل اکسی فل	۰/۶۶	۱۰/۴۷	-	C ₉ H ₁₄ O ₂ Si
۱۰	-۶،۳ : ۴،۱ - دیان هیدرو - بتا - دی - گلوکو پیرانوز	۰/۷۹	۱۰/۵۶	۱۴۴	C ₆ H ₈ O ₄
۱۱	-۳،۲ - آن هیدرو - دی - مانوزان	۰/۳۸	۱۰/۸۱	۱۴۴	C ₆ H ₈ O ₄
۱۲	پی - اتیل گوایاکول	۰/۶۹	۱۱/۶۱	۱۵۲	C ₉ H ₁₂ O ₂
۱۳	-۲- فنیل - آن - متیل آنیلین	۱/۸۳	۱۲/۰۸	-	-
۱۴	-۶،۲ - دی متوكسی فل	۴/۲۱	۱۲/۵۸	۱۵۴	C ₈ H ₁₀ O ₃
۱۵	تترادکان	۱/۸۱	۱۳/۲۳	۱۹۸	C ₁₄ H ₃₀
۱۶	متیل -۲- آن - بوتیل - ۱- سیکلو هگزان کربوکسیلات	۱/۲۰	۱۳/۳۰	-	-
۱۷	-۴،۳ - دی متوكسی - تری متیل سایلیل بنزن استیک اسید	۰/۸۰	۱۳/۳۷	۱۹۶	C ₁₀ H ₁₂ O ₄
۱۸	-۳- هیدروکسی -۴- متوكسی بنزوییک اسید	۶/۳۲	۱۳/۸۵	۱۶۸	C ₈ H ₈ O ₄
۱۹	-۲- متوكسی -۴- (۱- پروپنیل) فل	۰/۸۳	۱۳/۹۲	۱۶۴	C ₁₀ H ₁₂ O ₂
۲۰	تری متیل سایلیل استراکتا دکانوییک اسید	۲/۱۳	۱۴/۶۳	۳۵۶	C ₂₁ H ₄₄ O ₂ Si
۲۱	-۶،۲(۱-۴- دی هیدروکسی -۴- متوكسی فنیل)، اتانون	۱/۱۱	۱۴/۸۶	۱۸۲	C ₉ H ₁₀ O ₄
۲۲	-۱- متیل اتیل نوتانوییک اسید	۱/۰۶	۱۵/۰۱	۲۰۰	C ₁₂ H ₂₄ O ₂
۲۳	هگزادکان	۱/۱۸	۱۵/۷۱	۲۲۶	C ₁₆ H ₃₄
۲۴	-۶-۲- دی متوكسی -۴- (۲- پروپنیل) فل	۱/۶۷	۱۵/۷۸	۱۹۴	C ₁₁ H ₁₄ O ₃
۲۵	-۴- هیدروکسی -۵،۳- دی متوكسی بنزآلدهید	۰/۸۴	۱۶/۴۵	۱۸۲	C ₉ H ₁₀ O ₄
۲۶	اکتادکان	۰/۴۶	۱۷/۹۴	۲۵۴	C ₁₈ H ₃₈
۲۷	اکتادکا متیل سیکلونونا سیلوکسان	۱۵/۰۹	۱۸/۲۷	۶۶۷	C ₁₈ H ₅₄ O ₉ Si ₉
۲۸	هگزا دکانوییک اسید	۰/۳۶	۱۹/۵۶	۲۵۲	C ₁₆ H ₃₂ O ₂
۲۹	۱،۲- بنزن دی کربوکسیلیک اسید	۱/۱۵	۲۱/۱۱	۱۶۶	C ₈ H ₆ O ₄
۳۰	-۳،۴(۱- دی متوكسی بنزیلیدین) -۴- نیتروفنیل	۱۰/۹۱	۲۲/۵۶	-	-
۳۱	بیس (۲- اتیل هگزیل) فتالات	۱/۷۷	۲۴/۷۵	۳۹۰	C ₂₄ H ₃₈ O ₄

۱۷ ترکیب شیمیایی به صورت مشترک دیده شد. از جمله این ترکیبات گواییاکول، کرئوزول و ۲-متوكسی فنل می‌باشند که از تجزیه سلولز و لیگنین حاصل شده‌اند.

تعدادی از ترکیبات شیمیایی شناصایی شده حاصل از پیرولیز، در چوب راش سالم و پوسیده به صورت مشترک موجود می‌باشند. همان‌طور که در جدول ۶ نشان داده شده،

جدول ۶- ترکیبات شیمیایی مشترک، حاصل از پیرولیز چوب راش سالم و پوسیده

شماره	ترکیبات مشترک
۱	بیس (۲- اتیل هگزیر) فتالات
۲	-۴- هیدروکسی -۳,۵ - دی متوكسی فنیل) اتانون هگزادکان
۳	-۲- متوكسی فنل
۴	-۲- سیکلوبنتن -۱- وان، ۲- هیدروکسی -۳- متیل تترادکان
۵	-۲- نفتالین
۶	بیس (۲- اتیل هگزیر) فتالات
۷	کرئوزول
۸	-۱- دی هیدروکسی -۴- متوكسی فنیل)، اتانون
۹	-۱- دی هیدروکسی بنزیلیدین)-۱-(۴- نیتروفنیل)
۱۰	-۱- دی هیدرو- بتا- دی - گلوکو پیرانوز
۱۱	-۱- آن هیدرو- دی - مانوزان
۱۲	-۱- هیدروکسی -۴- متوكسی بنزویلک اسید
۱۳	-۱- دی متوكسی فنل
۱۴	-۱- دی متوكسی -۲(۴- پروپنیل) فنل
۱۵	-۱- دی متوكسی -۴- پروپنیل) فنل
۱۶	-۱- دی متوكسی -۴- پروپنیل) فنل
۱۷	-۱- دی متوكسی -۴- پروپنیل) فنل

جدول ۷- درصد ترکیبات شیمیایی به دست آمده از پیرولیز چوب راش سالم و پوسیده

چوب	دما (°C)	اسیدها	الکلها	کتونها	آلدهیدها	فنلها	آلکانها	آلکینها	فنیلها
راش سالم	۵۰۰	۱۵/۶۱	۲/۴۶	۶/۷۷	۳/۴۴	۳۹/۷۶	۶/۰۱	۱/۸۷	۴/۴۱
راش پوسیده	۵۰۰	۱۵/۰۸	۰/۴۱	۱/۱۱	۲/۰۱	۱۲/۴۱	۱۹/۷۴	۲/۳۱	۱/۸۴

پوسیده آمده که می‌توان به بعضی از این ترکیبات مثل فنل‌ها، فنیل‌ها، آلکان‌ها، آلکین‌ها و اسیدها اشاره کرد.

همان‌طور که در جدول ۷ نشان داده شده، درصد ترکیبات شیمیایی حاصل از پیرولیز چوب راش سالم و

بحث

دارد. بر طبق مطالعات Faix و همکاران لیگنین بیشترین مقاومت در برابر پیرولیز را در بین ترکیبات دیگر موجود در چوب دارد و Zandersons بیان می‌کند که در دماهای کم بیشتر ترکیبات پلی‌ساقارید است که مورد تجزیه قرار می‌گیرند ولی با افزایش دما، ترکیبات فنلی در محصولات به‌دست آمده از واکنش مشاهده می‌گردند که ناشی از تجزیه آرام لیگنین است. همچنین در آزمایشی که Farsi بر روی پیرولیز چوب گردو در دمای ۳۵۰ درجه سانتی‌گراد انجام داده بود بیشتر ترکیبات پلی‌ساقاریدی مورد تجزیه قرار گرفته‌اند و ترکیبات شیمیایی به‌دست آمده حاصل از تجزیه حرارتی سلولز و همی‌سلولز دیواره چوبی بود و ترکیبات فنلی در بین محصولات به‌دست آمده از واکنش کمتر مشاهده می‌شد.

به دلیل تجزیه لیگنین توسط قارچ مولد پوسیدگی، درصد لیگنین در چوب راش پوسیده کاهاش می‌یابد، به همین دلیل مجموع ترکیبات فنلی و فنیلی که حاصل از پیرولیز لیگنین می‌باشد، در چوب راش پوسیده کمتر از چوب راش سالم است.

با توجه به نوع ترکیبات و تعداد ترکیبات به‌دست آمده در جدولهای ۴ و ۵، این نتیجه به دست آمده که پوسیدگی در چوب و تخریب سلولز و لیگنین توسط قارچ مولد پوسیدگی باعث تغییر در ساختار چوب می‌گردد. از این‌رو با توجه به شرایط یکسان آزمایش، تعداد ترکیبات و نوع ترکیبات به‌دست آمده توسط پیرولیز در چوب راش سالم و پوسیده با هم تفاوت دارند. با توجه به نتایج به‌دست آمده می‌توان نتیجه گرفت که پیرولیز چوب راش سالم و پوسیده در دمای ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد می‌تواند روش مناسبی برای تولید ترکیبات شیمیایی مختلف و متنوع از جمله ترکیبات فنلی و گوایاکول به عنوان ترکیبات شیمیایی ارزشمند از نظر جنبه‌های اقتصادی باشد و اینکه با استفاده از این روش می‌توان از چوب‌های پوسیده‌ای که قابل استفاده در سایر موارد نیستند با تبدیل آنها به ترکیبات شیمیایی مهم با ارزش افزوده قابل توجه استفاده بهینه کرد.

همان‌طور که در جدول ۲ مشاهده شد، در اثر پوسیدگی چوب راش در مدت زمان ۱۴ هفته مقدار لیگنین و مواد استخراجی کاهاش می‌یابد. در مورد سلولز هم به همین صورت است چون که پوسیدگی توسط قارچ، باعث تخریب سلولز هم می‌شود.

در جدول ۲ این گونه نشان داده شده که درصد سلولز راش سالم کمتر از راش پوسیده است. با توجه به این‌که در چوب پوسیده، مقدار تجزیه لیگنین توسط قارچ، بیشتر از سلولز است. به همین دلیل لیگنین بیشترین کاهاش را نسبت به سلولز دارد و نسبت سلولز به لیگنین افزایش پیدا می‌کند. پس آن مقدار آرد چوب پوسیده‌ای که طبق استاندارد برای تعیین درصد سلولز استفاده شد، مقدار سلولز بیشتری نسبت به آرد چوب سالم داشت. به همین دلیل در جدول ۲ درصد سلولز راش پوسیده، بیشتر از درصد سلولز راش سالم نشان داده شد.

همان‌طور که در منحنی‌های تعیین دمای پیرولیز چوب راش سالم و پوسیده (شکل ۱ و ۲) مشاهده شد. در چوب راش سالم، تجزیه حرارتی سلولز در دمای ۳۵۰ درجه سانتی‌گراد و لیگنین در دمای ۵۰۰ درجه سانتی‌گراد انجام شد، درحالی‌که در چوب راش پوسیده تجزیه حرارتی سلولز در دمای ۳۲۵ درجه سانتی‌گراد و لیگنین در دمای ۴۴۰ درجه سانتی‌گراد انجام گردید و این تفاوت دمای پیرولیز، در چوب راش سالم و پوسیده به این دلیل بود که چوب وقتی مورد حمله قارچ قرار می‌گیرد، پوسیده می‌شود و این پوسیدگی سبب می‌شود که سلولز و لیگنین آن تا حدی تخریب گردد و هنگامی‌که آزمایش تعیین دمای پیرولیز انجام شد دمای پیرولیز چوب پوسیده کمتر از چوب سالم نشان داده شد.

با توجه به جدول ۷، مهمترین ترکیبات شیمیایی به‌دست آمده در این دما مربوط به فنل‌ها و فنیل‌ها است که از تجزیه حرارتی لیگنین حاصل شده است. این نتیجه با نتایج Faix (1999)، Zandersons (1999) و همکاران (2011) مطابقت و همکاران (1988) و Farsi (2011) و همکاران (1988) مطابقت

- Murwanashyaka, J. N., Pakdela, H., Roy, C., 2001. Separation of of syringol from birch wood – deride vacuum Pyrolysis oil. Separation and Purification Technology Journal, 24(1-2): 155-156.
- Obst, R. j., 1983. analytical Pyrolysis of hardwood and softwood lignins and its use in lignin type determination of hardwood vessel elements. Journal of Wood chemistry and Technology, 3 (4): 377 – 397.
- Schultz, T., Nicholas, P., 1977. Susceptibility of angiosperm sapwood to whit-rot fungal colonization and subsequent degradation , International research group on wood preservation . IRG/WP97-10211.
- Tiilikka, K., Fagernas, L., Tiilikka, J., 2010. History and use of wood pyrolysis liquids as biocide and plant protection product. The Open Agriculture Journal, 4: 111-118.
- Wilkinson, J. G., 1979. Industrial timber preservation. Associated Business Press, London, p 532.
- Willeitner, H.,1984. Laboratory tests on the natural durability of the timber methods and problems. Document international research group on wood preservtive . IRG/WP/2217.
- Zandersons, J., Gravitisb, J., Kokorevicsa, A., Zhurinsha, A., Bikovensa, B., Tardenakaa, A., Spincea, B., 1999. Studies of the Brazilian sugarcane bagasse carbonization process and products properties. Biomass and Bioenergy journal, 17: 209-219.

منابع مورد استفاده

- Dobele, G., Urbanovich, I., Volpert, A., 2007. Fast pyrolysis- Effect of wood drying on the yield and properties of bio-oil. Bioresources, 2(4): 699-70.
- Faix, o., Jakab, E., Till, F., 1988. Study on low mass thermal degradation products of mill wood lignin by thermogravimetry – mass spectrometry. Wood Science and Technology Journal, 22(4): 323-334.
- Farsi, R., Mirshokraei, S.A., 2011. Identification of Compounds obtained from Pyrolysis of juglans regia wood at 350°C by using GC/MS. Studies of wood and forest Science and Technology Journal, 18 (2): 117-128.
- Gardner, D. J., Schultz, T. P., Meginnis, G. D., 1985. The pyrolytic behavior of selected lignin preparation. Journal of Wood chemistry and Technology, 5(1): 85-110.
- Hosoya, T., Kawamoto, H., Saka, S., 2006. Oxime – trimethylsilylation method for analysis of wood pyrolysate. Journal of Analytical and Applied Pyrolysis, 77(2): 121-126.
- Hagedorn- Muller, M., Bockhorn, H., Krebs, L., Mu"ller, U., 2002. Investigation of thermal degradation of three wood species as initial step in combustion of biomass. Proceedings of the Combustion Institute, 29: 399-406.
- Mirshokraei, S.A.,2008. Wood chemistry Fundamentals and Applications (edit by Sjostrom). Aeezh publication, Tehran, 195 p.

Identification and comparison of oil compounds derived from pyrolysis of beach sound wood and decayed wood using Gas Chromatography and Mass Spectrometry (GC/MS)

S. Hassani^{1*}, S.Kh. Hosseini Hashemi², R. Farsi³ and A. Jahan Latibari⁴

1^{*} - Corresponding author, M.Sc., Wood and Paper Science and ITechnology Department, Karaj Branch, Islamic Azad University, Karaj, Iran. Email: Saeed_hasani70@yahoo.com

2- Associate Professor, Wood and Paper Science and ITechnology Department, Karaj Branch, Islamic Azad University, Karaj, Iran.

3- Assistant Professor, Wood and Paper Science and Technology Department, Borujerd Branch, Islamic Azad University, Borujerd , Iran
4- Professor, Wood and Paper Science and ITechnology Department, Karaj Branch, Islamic Azad University, Karaj, Iran.

Received: July, 2014 Accepted: Dec., 2014

Abstract

Among the forest diseases, fungi are the most important that causes extensive deterioration to the wood in standing tree and logs. Fungi cause contamination and decays trees and timbers in forest as well as in the mill yards. Decayed woods are the source of biomass and a great amount of decayed wood is present at the forests as un-used material. In this study, experiments were conducted to investigate the effect of *Coriolus versicolor* decay on chemical compounds obtained from beech wood (*Fagus orientalis L.*) pyrolysis. Separation and identification of chemical compounds in beach sound wood and decayed wood was conducted using pyrolysis at 500 °C and in nitrogen atmosphere. Separation and identification of extracted chemical compounds was carried out using silylation of these compounds by N,O-bis(trimethylsilyl) trifluoroacetamide and Gas Chromatography and Mass Spectrometry. Totally, 23 compounds were identified in sound beech wood and most of these compounds, at this temperature, are related to 2,6-dimethoxyphenol and 3-hidroxy-4-methoxy benzoic acid; and 31 compounds were detected in decayed beech wood which most of them are related to Cyclononasiloxane octadecamethyl and 4-(3,4-Dimethoxybenzylidene)-1-(4-nitrophenyl) and 17 compounds were detected in both sound and decayed wood.

Keywords: Pyrolysis, sound wood, decayed wood, gas chromatography, mass spectrometry, BSTFA.