

## بررسی تأثیر نانوذرات رس روی ویژگی‌های فیزیکی-شیمیایی، مکانیکی و حرارتی چسب اوره-گلی اکسال

### چکیده

به منظور کاهش انتشار فرمالدهید از محصولات چوبی ساخته شده با چسب اوره فرمالدهید، در این تحقیق اوره با دی آدھیدی غیرسمی با دمای جوش بالا به نام گلی اکسال واکنش یافت تا چسب جدید اوره- گلی اکسال تشکیل شود. سپس کلیه ویژگی‌های فیزیکی-شیمیایی، مکانیکی و حرارتی چسب اوره- گلی اکسال تولیدی اندازه‌گیری شد. همچنین در این پژوهش تأثیر نانوذرات رس به عنوان پرکننده روی ویژگی‌های مختلف چسب اوره- گلی اکسال تولیدی مورد بررسی قرار گرفت. به همین منظور، پس از ساخت چسب اوره- گلی اکسال در محیط اسیدی و بررسی خواص چسب حاصله، نانوذرات رس با نسبت‌های مختلف ۰،۰۱ و ۰،۳ درصد وزنی (نسبت به وزن خشک چسب) به چسب اضافه شده و کلیه ویژگی‌های فیزیکی-شیمیایی آن از قبیل ویسکوزیته، زمان ژله‌ای شدن، درصد ماده جامد و دانسیته مطابق روش‌های استاندارد اندازه‌گیری شد. همچنین به منظور ارزیابی ویژگی‌های مقاومتی چسب اوره- گلی اکسال حاوی نانوذرات از آزمون برشی تخته لایه استفاده شد. تأثیر نانوذرات رس روی دمای انعقاد چسب اوره- گلی اکسال نیز به وسیله آنالیز گرماسنجی تفاضلی (DSC) مورد بررسی قرار گرفت. نتایج این تحقیق نشان داد که با افزودن نانوذرات رس به چسب اوره فرمالدهید، دانسیته، ویسکوزیته و درصد ماده جامد چسب افزایش یافته در حالی که زمان ژله‌ای شدن چسب کاهش می‌یابد. نتایج آزمون برشی نشان داد که افزودن نانوذرات رس از ۱ به ۳٪، موجب بهبود پیوسته ویژگی‌های مقاومتی چسب می‌گردد به طوری که بیشترین میزان مقاومت برشی و درصد شکست چوب در نمونه مربوط به چسب اوره- گلی اکسال حاوی ۳٪ نانوذرات رس اندازه‌گیری شد. همچنین بر اساس نتایج حاصل از آنالیز DSC، افزودن نانوذرات رس، انعقاد چسب اوره- گلی اکسال را به طور قابل توجهی تسريع کرده و آنتالپی واکنش ( $\Delta H$ ) را می‌کاهد.

**واژگان کلیدی:** چسب اوره- گلی اکسال، نانورس، ویژگی‌های فیزیکی شیمیایی، مقاومت برشی، ویژگی‌های حرارتی.

حامد یونسی کردخیلی<sup>۱\*</sup>  
رضا نقدي<sup>۲</sup>  
مجتبی امیری<sup>۳</sup>

۱ استادیار، گروه علوم و صنایع چوب و کاغذ،  
دانشکده منابع طبیعی، دانشگاه سمنان

مسئول مکاتبات:  
Hamed.younesi@semnan.ac.ir

تاریخ دریافت: ۱۳۹۳/۰۹/۰۲  
تاریخ پذیرش: ۱۳۹۴/۰۲/۰۵

ارتقای ویژگی‌های چسب اوره- گلی‌اکسال و توسعه کاربرد این چسب غیرسمی در تولید فرآورده‌های چندسازه چوب است. اگرچه تاکنون روش‌های زیادی به منظور ارتقای ویژگی‌های مختلف چسب‌های مصنوعی گزارش شده است، اما یکی از جدیدترین روش‌های ارتقای ویژگی‌های چسب، استفاده از پرکننده‌های معدنی با بعد نانو است [۸]. نتایج تحقیقات گذشته نشان داده است که به طور کلی استفاده از نانوذرات در چسب‌ها موجب کاهش انتشار فرمالدهید، کاهش زمان ژله‌ای شدن و افزایش مقاومت‌های مکانیکی چسب می‌گردد. مهم‌ترین نانوذراتی که به عنوان پرکننده در صنعت چسب مورد استفاده قرار می‌گیرند نانوذرات کربنات کلسیم، اکسید سیلیسیم و نانوذرات رس می‌باشند. در بین این نانوذرات، نانوذرات رس به دلیل ارزان بودن، فراوانی و سازگاری بیشتر با چسب اوره فرمالدهید Mordetوجه بیشتری قرار گرفته است [۹]. نتایج بررسی Lei و همکاران (۲۰۰۸)، نشان داده که استفاده از نانوذرات رس در چسب اوره فرمالدهید تأثیر مثبتی روی خواص تخته‌خرده‌چوب دارد به طوری که درصد زیادی از میزان جذب آب و انتشار فرمالدهید آن را کاسته و به میزان قابل توجهی موجب کاهش زمان پرس، افزایش اتصالات عرضی و درنهایت افزایش چسبندگی داخلی و کاهش میزان جذب آب تخته‌خرده‌چوب می‌گردد [۱۰].

اگرچه تاکنون تحقیقات زیادی در مورد تأثیر نانوذرات رس به عنوان پرکننده روی ویژگی‌های مختلف فیزیکی، مکانیکی و حرارتی چندسازه‌های چوبی حاوی چسب اوره فرمالدهید و فنول فرمالدهید صورت گرفته است [۱۰-۱۴]؛ با این وجود تأثیر نانوذرات رس روی ویژگی‌های چسب جدید اوره- گلی‌اکسال مورد توجه محققان قرار نگرفته است. بنابراین، این تحقیق با هدف بررسی تأثیر نانوذرات رس روی ویژگی‌های فیزیکی- شیمیایی، حرارتی و مکانیکی چسب اوره- گلی‌اکسال انجام گرفت.

## مواد و روش‌ها

### مواد

نانورس مورد استفاده از نوع بنتونیت (NaMMT) بود که از شرکت Southern Clay Products کشور آمریکا خریداری شد. مشخصات نانوذره مورد استفاده در جدول ۱ گزارش شده است. گلی‌اکسال با غلظت ۴۰٪ از شرکت

### مقدمه

در حال حاضر چسب اوره فرمالدهید (UF) به دلیل ارزانی، انحلال‌پذیری خوب در آب، بی‌رنگی، سختی بالا، دمای انعقاد پایین و خواص حرارتی مناسب پرمصرف‌ترین چسب مورد استفاده در صنایع چوب است [۱۱]. علی‌رغم مزیت‌های متعدد چسب UF، این چسب دارای عیوب مهمی است که از مهم‌ترین آن‌ها می‌توان به انتشار بالای فرمالدهید در حین ساخت چسب و هنگام تولید و مصرف محصول چوبی اشاره کرد. از آنجایی که فرمالدهید گازی سمی است که حتی مقدار کم آن موجب حساسیت پوستی و سرطان می‌گردد لذا تاکنون تلاش‌های زیادی به منظور کاهش یا حذف انتشار فرمالدهید از محصولات چوبی ساخته شده با چسب اوره فرمالدهید صورت گرفته است که از جمله آن‌ها می‌توان به تغییر در روش ساخت چسب اوره فرمالدهید، تغییر در نوع کاتالیزور مصرفی و استفاده از مواد افزودنی در حین ساخت چسب اشاره کرد [۲،۳].

یکی از روش‌های جدید به منظور کاهش انتشار فرمالدهید از مواد مركب چوبی ساخته شده با چسب اوره فرمالدهید، تغییر نوع آلدهید مصرفی در چسب است. بدین منظور تاکنون آلدهیدهای مختلفی مانند پروپیون آلدهید و ایزو بوتیر آلدهید به عنوان جایگزین فرمالدهید در چسب اوره فرمالدهید پیشنهاد شده‌اند [۴]. در این تحقیق با توجه به قیمت و سمیت کمتر، قابلیت تخریب زیستی و نقطه جوش بالا از گلی‌اکسال به عنوان جانشین فرمالدهید در چسب بر پایه اوره استفاده شد. گلی‌اکسال دی آلدهیدی آلی با فرمول شیمیایی OCHCHO است که به شکل مایع زرد رنگ وجود دارد. از کاربردهای مهم گلی‌اکسال می‌توان به عامل اتصال‌دهنده و حلal در پلیمرها، کاغذهای اندود شده و نساجی اشاره کرد [۵]. با وجود مزیت‌های متعدد استفاده از گلی‌اکسال در تهیه چسب، واکنش‌گری گلی‌اکسال در مقایسه با فرمالدهید به مراتب کمتر است [۶]؛ بنابراین وقتی از گلی‌اکسال بحای فرمالدهید در ترکیب با اوره استفاده می‌شود موجب تولید چسبی با ویژگی‌های فیزیکی- شیمیایی، حرارتی و مکانیکی ضعیفتری می‌گردد. به همین دلیل استفاده از گلی‌اکسال در صنعت چسب چندان توسعه پیدا نکرده است [۶،۷]. این تحقیق در پی یافتن راه حلی به منظور

سعی شد که از لایه‌های دارای حداقل معايب استفاده گردد. لایه‌ها به ابعاد  $45 \times 45$  سانتی‌متر برش داده شده و تا رطوبت ۳ درصد خشک شدند.

Merck خریداری شد. اوره موردنیاز از شرکت پتروشیمی بندر امام خمینی تهیه گردید. همچنین در این تحقیق از نکاچوب تهیه شده بود، استفاده شد. در انتخاب لایه‌ها نیز

جدول ۱- مشخصات نانورس استفاده شده در تحقیق حاضر

مقادیر	خواص فیزیکی
۲/۸۶	وزن ویژه (g/cc)
۰/۳۳۵۶	چگالی توده‌ای (g/cc)
≤۲/۰۰	اندازه ذره (μm)

ASTM D 4426-93 انجام شد [۱۵]. حدود ۵ گرم از چسب سنتز شده به مدت ۲ ساعت در آون با دمای ۱۲۰ درجه سانتی‌گراد قرار داده شد. سپس نمونه چسب از آون خارج شده و توزین گردید. از اختلاف وزن نمونه‌ها، درصد ماده جامد چسب محاسبه شد. برای اندازه‌گیری ویسکوزیته چسب‌های موربدبررسی از فورد کاپ ۴ میلی‌متر مطابق با استاندارد ASTM D1200-70 [۱۶] و به منظور اندازه‌گیری دانسیته چسب‌های ساخته شده از هیدرومتر با درجه‌بندی ۱/۲-۱/۴ مطابق با استاندارد- ASTM D1298 [۱۷] استفاده شد. به منظور اندازه‌گیری زمان ژله‌ای Younesi شدن چسب اوره گلی اکسال، مطابق روش Kordkheili و همکاران (۲۰۱۵)، پنج گرم از چسب سنتز شده درون لوله آزمایش قرار داده شد و پس از غوطه‌ور کردن لوله آزمایش در آب جوش، زمان لازم به منظور پلیمر شدن چسب به عنوان زمان ژل شدن اندازه‌گیری شد [۷].

### ارزیابی مقاومت مکانیکی چسب

به منظور مقایسه کیفیت اتصالات چسب‌های سنتز شده از روش ارزیابی مقاومت برشی تخته لایه مطابق استاندارد ASTM D 906-98 استفاده شد. به همین منظور ابتدا روکش‌های تهیه شده با ضخامت ۲ mm به مدت ۲۴ ساعت در آون با دمای  $100 \pm 3$  درجه سانتی‌گراد کاملاً خشک شدند [۱۸]. سپس هر دو طرف روکش لایه مرکزی به میزان  $250 \text{ g/m}^2$  چسبزنی شده و بعد از متقطع قرار دادن لایه‌ها در دمای ۱۲۰ درجه سانتی‌گراد و به مدت ۵ دقیقه با استفاده از پرس گرم به نمونه‌های تخته سه لایه

### روش‌ها

ساخت چسب اوره - گلی اکسال: ساخت چسب اوره - گلی اکسال مطابق روش Deng و همکاران، (۲۰۱۴) صورت گرفت. ابتدا گلی اکسال (با غلظت ۴٪) به درون بالن مجهز به دماسنجه و همزن مکانیکی وارد شده و آن با استفاده از محلول هیدروکسید سدیم (۳٪) در محدوده ۴-۵ تنظیم شد. سپس اوره اول به گلی اکسال درون بالن اضافه شده و دمای مخلوط تا  $75^\circ\text{C}$  افزایش یافت. مخلوط اوره و گلی اکسال تهیه شده به مدت دو ساعت در دمای  $75^\circ\text{C}$  به وسیله همزن مکانیکی با یکدیگر کاملاً مخلوط شدند. در مرحله بعد، بعد از اضافه کردن اوره دوم به مخلوط، pH آن با استفاده از اسید فرمیک در محدوده ۴-۵ تنظیم شد. در پایان نیز pH مخلوط با استفاده از هیدروکسید سدیم (۳٪) در محدوده ۷-۸ تنظیم شده و تا دمای  $25^\circ\text{C}$  سرد شد. لازم به ذکر است که در این تحقیق، نسبت وزنی اوره اول به اوره دوم ۲ به ۱ بوده و نسبت مولی گلی اکسال به اوره کل به  $1/3$  به ۱ در نظر گرفته شد.

### افزودن نانورس به چسب اوره- گلی اکسال

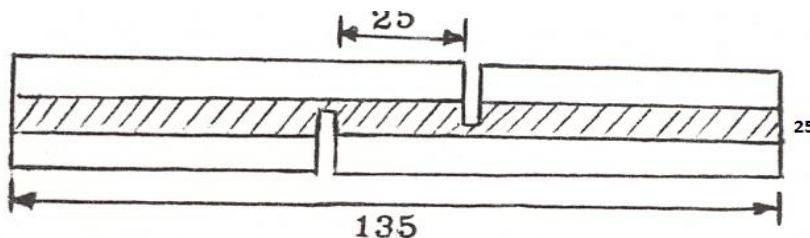
نانورس با نسبت‌های ۱، ۲ و ۳ درصد وزنی (نسبت به وزن خشک چسب) به چسب اوره- گلی اکسال اضافه شد. لازم به ذکر است که از دستگاه هموژنایزر التراسونیک به منظور پخش یکنواخت نانوذرات درون چسب استفاده شد.

### بررسی ویژگی‌های فیزیکی - شیمیایی چسب

اندازه‌گیری درصد ماده جامد چسب مطابق استاندارد

استاندارد ASTM D 906 به مدت دو هفته در دمای  $22 \pm 2$  و رطوبت  $60 \pm 5$  درصد متعادل‌سازی شدند [۱۸]. در شکل ۵-۳ شکل و ابعاد نمونه آزمایشی نشان داده شده است.

تبديل شدند. از هر فرمولاسیون چسب ساخته شده، تعداد ۲۴ سه تخته ساخته شد. نمونه‌های تهیه شده به مدت ۲ ساعت در دمای محیط کارگاه قرار داده شدند و سپس برای تهیه نمونه‌های آزمونی برشی برش داده شدند. قبل از انجام آزمون مقاومت برشی، تخته لایه تولیدی مطابق



جهت الیاف رو

شکل ۱- شکل و ابعاد نمونه‌های آزمونی (ابعاد بر حسب mm)

**تأثیر نانوذرات رس بر ویژگی‌های فیزیکی-شیمیایی چسب اوره گلی‌اکسال**

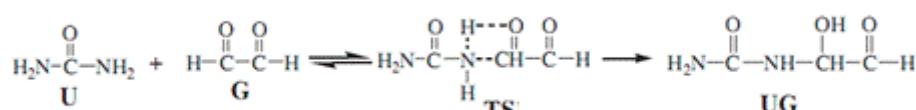
شکل ۲ واکنش احتمالی اوره و گلی‌اکسال در طی تشکیل چسب اوره-گلی‌اکسال را نشان می‌دهد [۱۹]. همان‌طور که مشاهده می‌شود برخلاف فرمالدهید که کوچک‌ترین آلدھید محسوب می‌شود، مولکول گلی‌اکسال حاوی دو گروه آلدھیدی است و مولکول بزرگ‌تری به شمار می‌آید. واکنش اوره و گلی‌اکسال در محیط اسیدی منجر به جایگزینی یکی از هیدروژن‌های اوره با مولکول گلی‌اکسال می‌گردد و پس از فعل و افعال شیمیایی بین گروه‌های عاملی، پیوند متیلنی (C-N) بین آن‌ها ایجاد می‌گردد (شکل ۲). علاوه بر این شکل ۲ نشان می‌دهد که بهدلیل ناپایدار بودن پیوند دوگانه مابین کربن و هیدروژن (C=O) در مولکول گلی‌اکسال، این پیوند گسسته شده و با گروه هیدروژن اوره پیوند هیدروژنی برقرار می‌کند.

### ارزیابی ویژگی‌های حرارتی چسب

برای اندازه‌گیری تغییرات دمای لازم برای انعقاد چسب اوره-گلی‌اکسال بعد از افزودن ۳٪ نانورس از آزمون آنالیز گرماسنجی تفاضلی (DSC) با نرخ حرارت‌دهی  $10^{\circ}\text{C}/\text{min}$  استفاده شد. از دستگاه DSC مدل NETZSCH DSC 200 F3 برای تعیین دمای انعقاد چسب استفاده گردید. آنالیز DSC با نرخ حرارت‌دهی  $10^{\circ}\text{C}/\text{min}$  در اتمسفر نیتروژن و در محدوده دمایی ۲۰ تا ۲۰۰ درجه سانتی‌گراد انجام شد.

از طرح آماری کاملاً تصادفی متعادل تحت آزمایش فاکتوربل استفاده شد و در صورت معنی‌دار شدن اثر فاکتورها، از آزمون مقایسه میانگین دانکن در سطح اطمینان ۹۵٪ به منظور انتخاب مؤثرترین تیمارها بهره گرفته شد.

### نتایج و بحث



شکل ۲- واکنش احتمالی بین اوره و گلی‌اکسال در تهیه چسب اوره-گلی‌اکسال

موجب افزایش میزان ماده در واحد حجم شده و درنتیجه موجب افزایش دانسیته و درصد ماده جامد چسب می-گردد.

جدول ۲ همچنین نشان می‌دهد که با افزایش میزان نانوذرات رس از ۱ به ۳٪، زمان ژله‌ای شدن چسب به طور معنی‌داری کاهش می‌یابد به طوری که چسب اوره-گلی-اکسال حاوی ۳٪ نانوذرات رس دارای کمترین زمان ژله‌ای شدن (۷۰ ثانیه) و چسب UG بدون نانوذرات دارای بیشترین زمان ژله‌ای شدن (۹۲ ثانیه) است. هنگامی که نانوذرات به چسب اوره-گلی-اکسال اضافه می‌شوند به خاطر اندازه، سطح ویژه و واکنش‌پذیری بالا، سطوح آن‌ها به راحتی می‌توانند با گروه‌های فعال موجود در چسب UG اتصال عرضی برقرار کنند و بدین ترتیب علاوه بر اینکه می‌توانند موجب افزایش چسبندگی درونی و مقاومت اتصال چسب اوره-گلی-اکسال گردند، زمان ژله‌ای شدن چسب را نیز کاهش می‌دهند. Lie و همکاران (۲۰۰۸) تأثیر نانوذرات رس را روی ویژگی‌های چسب اوره فرمالدهید موربدبررسی قراردادند [۱۰]. آن‌ها نشان دادند که افزودن نانوذرات رس اتصالات عرضی بین چسب را افزایش داده و موجب ارتقای ویژگی‌های فیزیکی شیمیایی چسب می‌گردد.

از سوی دیگر، تأثیر افزودن ۱، ۲ و ۳ درصدی نانوذرات رس روی ویژگی‌های فیزیکی-شیمیایی چسب اوره-گلی-اکسال در جدول ۲ گزارش شده است. همان‌طور که مشاهده می‌شود با افزودن نانوذرات رس به چسب اوره-گلی-اکسال، دانسیته، ویسکوزیته و درصد ماده جامد افزایش یافته در حالی که زمان ژله‌ای شدن چسب به طور معنی‌داری کاهش می‌یابد. جدول ۲ نشان می‌دهد که چسب اوره گلی-اکسال حاوی ۳٪ نانوذرات رس دارای بیشترین میزان درصد ماده جامد (۰.۶۷)، دانسیته (۱/۲۳ g/cm<sup>3</sup>) و ویسکوزیته (۲۲۹ سانتیپواز) است؛ در-حالی که کمترین میزان درصد ماده جامد (۰.۵۱)، دانسیته (۱/۲۱۳ g/cm<sup>3</sup>) و ویسکوزیته (۲۱۰ سانتیپواز) مربوط به چسب اوره-گلی-اکسال بدون نانوذرات رس (نمونه شاهد) است. افزایش ویسکوزیته با افزودن نانوذرات رس به دلایل فیزیکی (افزایش دانسیته چسب) و شیمیایی (افزایش اتصالات عرضی و بزرگ شدن اندازه مولکول) است. همچنین افزایش ویسکوزیته چسب حاوی نانوذرات را می-توان به پیوند هیدروژنی یا نیروهای واندروالسی متعددی که بین نانوذرات و چسب اوره-گلی-اکسال تشکیل می‌شود نیز نسبت داد که موجب افزایش نیروهای بین‌مولکولی و در نتیجه افزایش مقاومت درونی مایع و ویسکوزیته چسب می‌گردد. از سوی دیگر افزودن نانوذرات به محلول چسب

جدول ۲- ویژگی‌های فیزیکی-شیمیایی چسب اوره-گلی-اکسال حاوی نانوذرات

دانسیته (kg/l)	ویژگی نوع چسب	زمان ژله‌ای شدن (ثانیه)	ویسکوزیته (سانتی پواز)	ماده جامد (%)
۱/۲۱۳±۰/۰۲	UG	۹۲±۲	۲۱۰±۱۲	۵۱±۲
۱/۲۱۹±۰/۰۱	۰/۱٪ نانورس +UG	۷۳±۴	۲۱۷±۱۴	۵۵±۱
۱/۲۲۶±۰/۰۱۵	۰/۲٪ نانورس +UG	۷۱±۳	۲۲۱±۱۰	۶۲±۲
۱/۲۳±۰/۰۱۲	۰/۳٪ نانورس +UG	۷۰±۲	۲۲۹±۱۵	۶۷±۰/۵

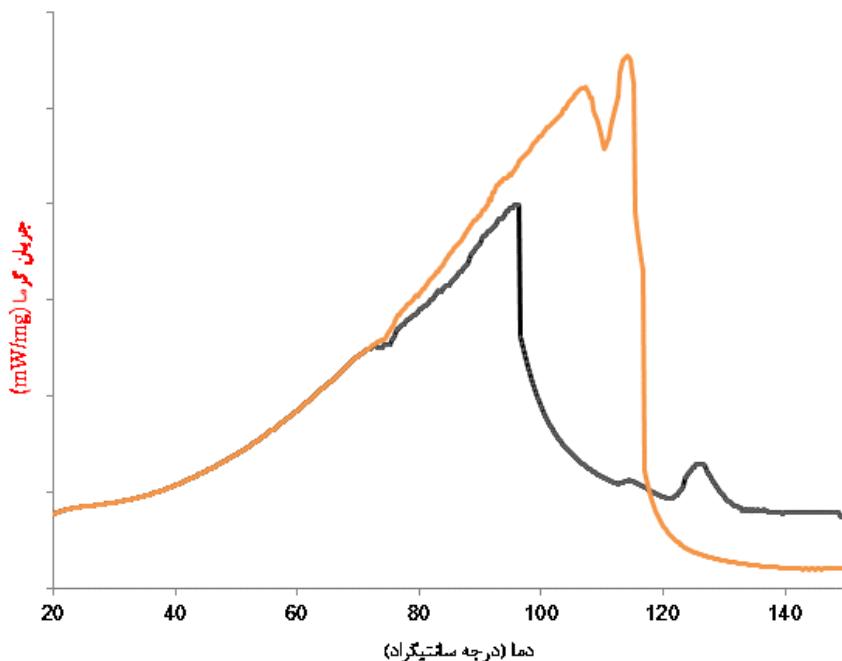
۳ نشان می‌دهد که پیک‌های گرمایی چسب اوره-گلی-اکسال تحت تأثیر نانوذرات رس قرار می‌گیرد. نانوذرات رس انعقاد چسب اوره-گلی-اکسال را تسريع می‌کند به طوری که با افزودن ۳٪ این نانوذرات، پیک انعقاد چسب از ۱۱۷ به ۹۵ درجه سانتی‌گراد کاهش می‌یابد. انعقاد سریع‌تر چسب به معنی نیاز به دمای کمتر پرس و همچنین مصرف انرژی کمتر در حین ساخت تخته است

### تأثیر نانوذرات رس روی ویژگی‌های حرارتی چسب اوره گلی-اکسال

شکل ۳ انعقاد چسب اوره-گلی-اکسال و تأثیر افزودن ۳٪ نانوذرات رس روی دمای انعقاد این چسب را نشان می‌دهد. همان‌طور که مشاهده می‌شود انعقاد چسب اوره-گلی-اکسال خالص و حاوی ۳٪ نانوذرات رس مانند سایر چسب‌های گرماسخت از نوع گرمایی شکل

چسب اوره گلی اکسال حاوی نانوذرات رس مشاهده می‌شود که احتمالاً مربوط به انعقاد ثانویه چسب است.

که با توجه به صرفه اقتصادی و افزایش بهره‌وری، این امر مورد توجه صاحبان صنایع چوب است. علاوه براین، پیک گرمایی در ناحیه ۱۲۰ تا ۱۳۲ درجه سانتی‌گراد در



شکل ۳- آنالیز گرماسنجی تفاضلی چسب‌های مورد مطالعه

گرم و درنتیجه عملکرد آن‌ها متفاوت خواهد بود.  
**تاثیر نانوذرات رس بر ویژگی‌های مکانیکی چسب اوره-گلی اکسال**  
 مقاومت برشی آزمونی مهم برای ارزیابی عملکرد اتصالات چسبی به شمار می‌آید. درصد شکست چوب محاسبه شده در آزمون برشی تخته لایه نیز معیاری از مقاومت اتصال چسبی را بیان می‌کند. در جدول ۳ مقاومت برشی به همراه درصد شکست چوب تخته‌لایه‌های تولید شده از چسب‌های سنتز شده گزارش شده است. همان‌طور که جدول ۳ نشان می‌دهد با افزایش درصد به کارگیری نانوذرات از ۰ به ۳ درصد، مقاومت برشی و درصد شکست چوب تخته لایه به طور مداوم افزایش می-یابد. به طوری که مقاومت برشی تخته لایه‌های حاوی ۱، ۲، ۳ و ۴ درصد نانوذرات رس به ترتیب ۱۹، ۱۶ و ۳۵٪ بیشتر از تخته لایه‌هایی است که در عدم حضور این نانوذرات (نمونه شاهد) ساخته شدند. هنگامی که ۳٪ نانوذرات رس

از سوی دیگر، در آنالیز گرماسنجی تفاضلی چسب، سطح زیر منحنی DSC نشان‌دهنده مقدار آنتالپی (میزان گرمای آزاد شده یا جذب شده در طی یک واکنش شیمیایی) است. نتایج آنالیز چسب‌های مورد مطالعه نشان می‌دهد که با افزودن ۳٪ نانوذرات رس، مقدار آنتالپی کاهش زیادی می‌یابد که احتمالاً به دلیل کاهش دمای انعقاد چسب با افزودن نانوذرات رس می‌باشد. کاهش آنتالپی به معنی تولید گرمای کمتر در طی انعقاد چسب است. Xian و همکاران (۲۰۱۳) همچنین Lei و همکاران، (۲۰۰۸)، نشان دادند که افزودن نانوذرات رس روی ویژگی‌های حرارتی چسب اوره گلی اکسال تأثیر می-گذارد و موجب کاهش دمای انعقاد و آنتالپی چسب می-گردد [۱۰، ۱۳]. بنابراین به طور کلی می‌توان گفت که در تهیه پانل‌های چوبی از چسب‌های اوره-گلی اکسال حاوی نانوذرات رس به دلیل متفاوت بودن ویژگی‌های گرمایی و خواص فیزیکی شیمیایی آن‌ها، رفتار آن‌ها در طی پرس

لایه‌های ساخته شده از چسب اوره-گلی اکسال حاوی ۲ و ۳٪ نانوذرات مشاهده نمی‌شود. بهبود خواص مکانیکی چسب موردمطالعه با افزودن نانوذرات رس احتمالاً به خاطر ویژگی‌های فیزیکی شیمیایی بهتر (دانسیته، درصد ماده جامد و ویسکووزیتی بیشتر) آن‌ها است (جدول ۲).

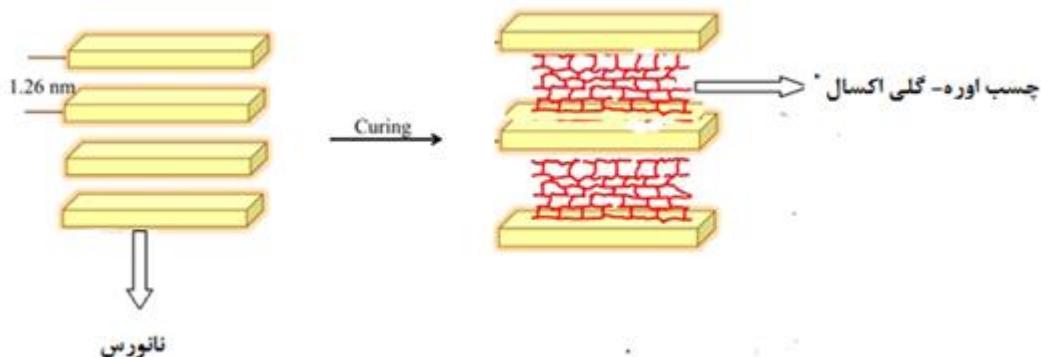
به چسب اوره-گلی اکسال اضافه می‌شود مقاومت برشی تخته لایه ۱/۱۱ مگا پاسکال (در درصد شکست چوب ۰/۵۵٪) است در حالی که در چسب UG بدون نانوذرات، مقاومت برشی تخته لایه به ۰/۸۲ مگا پاسکال (در درصد شکست چوب ۰/۴۵٪) می‌رسد. همچنین جدول ۳ نشان می‌دهد که اختلاف معنی‌داری بین مقاومت برشی تخته-

جدول ۳- ویژگی‌های فیزیکی و مکانیکی تخته لایه‌های ساخته شده با چسب اوره-گلی اکسال

روطوبت (%)	دانسیته (kg/m <sup>3</sup> )	درصد شکست چوب (%)	مقاومت برشی (مگا پاسکال)	ویژگی تخته	
				نوع چسب	ویژگی تخته
۷	۶۴۵±۱۷	۴۵	۰/۸۲±۰/۰۳	UG	
۷	۶۵۱±۱۲	۴۵	۰/۹۵±۰/۰۳۲	+UG	۰/۱٪ نانورس
۷	۶۶۳±۱۸	۵۰	۰/۹۸±۰/۰۴۱	+UG	۰/۲٪ نانورس
۷	۶۷۰±۸	۵۵	۱/۱۱±۰/۰۲۵	+UG	۰/۳٪ نانورس

مونتموریلونیت اصلاح شده با اسید (HMMT) در مقایسه با مونتموریلونیت اصلاح شده با نمک آلی (OMMT) عملکرد بهتری در چسب UF دارند [۱۰]. از سوی دیگر، گروه‌های -NH<sub>2</sub> که بخش مهمی از چسب UG را تشکیل می‌دهند جزء اصلی ترکیبات آمینو اسیدی هستند که به عنوان اینترکلیتور MMT استفاده می‌شوند. شباهت ساختاری اوره-گلی اکسال و اینترکلیتور آمینو اسیدی احتمالاً به توزیع نانوذرات کمک می‌کنند. شکل ۴ نحوه انعقاد چسب اوره-گلی اکسال حاوی نانوذرات رس را نشان می‌دهد. همان‌طور که مشاهده می‌شود در طی انعقاد چسب، فاصله بین صفحات نانورس افزایش می‌یابد که این افزایش لازمه توزیع مناسب این نوع از نانوذرات در ماتریس پلیمر است. اگر درصدی از یک سیلیکات لایه‌ای مانند نانورس به خوبی در زمینه پلیمری پراکنده شود، سطح تماس بسیار بیشتری برای برهمنکش پلیمر با فاز پراکنده به وجود می‌آید. بسته به استحکام برهمنکش‌های بین سطحی پلیمر و سیلیکات لایه‌ای و ساختمان ذرات رس در ماتریس پلیمری، از نظر ترمودینامیکی چندین ساختمان مختلف ممکن است حاصل شود [۹].

علاوه‌براین، یکی از فاکتورهای مهمی که روی مقاومت برشی تخته لایه تأثیرگذار است، کیفیت اتصالات عرضی است. همان‌طور که در جدول ۲ مشاهده می‌شود زمان ژل شدن چسب با افزایش مقدار جایگزینی نانوذرات کاهش می‌یابد که به موجب آن نرخ تشکیل اتصالات عرضی، دانسیته چسب و در نهایت دانسیته تخته (جدول ۳) افزایش می‌یابد. تاکنون محققان زیادی نشان دادند که با افزایش دانسیته چسب و تخته، مقاومت برشی تخته افزایش می‌یابد [۲۰، ۷]. از آنجایی که نانورس‌ها دارای خاصیت انتقال حرارتی بیشتری نسبت به چوب می‌باشند لذا موجب انتقال بهتر دما به قسمت میانی تخته شده و احتمالاً موجب پلیمر شدن کامل‌تر چسب و افزایش مقاومت برشی تخته می‌گردد؛ هرچند به دلیل ضخامت کم خط چسب در تخته، احتمالاً تأثیر این عامل اندک باشد. همچنین نانورس‌ها به دلیل دارا بودن نسبت طول به قطر بالا که بین ۱۰:۱ تا ۱۰۰:۱ متغیر است به منظور تقویت‌کنندگی مواد مناسبی به شمار می‌آیند [۱۴]. سازگاری مناسب بین چسب اوره-گلی اکسال و لایه‌های سیلیکاتی نیز موجب می‌شود که لایه‌های سیلیکاتی به خوبی در ماتریس پلیمر جدا شوند. به همین دلیل مونتموریلونیت اصلاح شده با نمک سدیم (NaMMT) و



شکل ۴- انعقاد چسب اوره-گلی اکسال حاوی نانوذرات رس

### نتیجه‌گیری

امروزه اکثر محصولات چوبی با استفاده از چسب اوره فرمالدهید و فنول فرمالدهید ساخته می‌شوند. انتشار فرمالدهید از محصولات چوبی ساخته شده با این دسته از چسب‌ها، یکی از معایب مهم چندسازه‌های چوبی است که مانع توسعه کاربرد آن‌ها در مصارف داخل ساختمان می‌گردد. در این تحقیق برای اولین بار گلی‌اکسال به عنوان آلدهید غیرسمی با دمای جوش بالا جایگزین فرمالدهید در واکنش با اوره گردیده و خواص فیزیکی شیمیایی، حرارتی و مکانیکی چسب جدید و غیرسمی اوره-گلی-اکسال موردنرسی قرار گرفت. همچنین تأثیر نانوذرات رس به عنوان پرکننده در سطوح مختلف (۱ تا ۳٪ وزنی) روی ویژگی‌های مختلف این چسب بررسی شد. نتایج این تحقیق نشان داد که استفاده از نانوذرات رس موجب بهبود خواص چسب جدید اوره-گلی‌اکسال می‌شود بهطوری که زمان ژله‌ای شدن چسب را کاهش، انعقاد چسب را تسريع و مقاومت چسب را افزایش می‌دهد. همچنین بر اساس یافته‌های این تحقیق، چسب اوره-گلی‌اکسال حاوی ۳٪ نانوذرات رس، کمترین زمان ژله‌ای شدن، کمترین دمای لازم برای انعقاد و بیشترین مقاومت را نشان داد.

از سوی دیگر نتایج این تحقیق نشان داد که درصد شکست چوب در کلیه تخته‌لایه‌های موردمطالعه بیشتر از ۴۰٪ بوده است؛ هرچند با افزودن نانوذرات از ۰ به ۳٪ میزان شکست چوب نیز افزایش می‌یابد. درصد بالای شکست چوب در آزمون برشی نشان‌دهنده میزان استحکام اتصالات چسب-چسب و چسب-چوب در مقایسه با سطح چوب است [۱۱] که ارتباط مستقیمی با کیفیت چسب دارد [۷]. نانوذرات رس بهدلیل دارا بودن ابعاد کوچک و سطح ویژه زیاد، قابلیت پرکنندگی چسب پس از انعقاد را داشته و بدین ترتیب روی ویژگی‌های فیزیکی (دانسیته) و مکانیکی (مقاومت برشی) چسب تأثیر بسزایی ایفا می‌کنند. همچنین نانوذرات رس بهطور ذاتی دارای ویژگی‌های مکانیکی بالایی هستند که این عامل احتمالاً تأثیر زیادی روی بهبود ویژگی‌های مقاومتی چسب و افزایش درصد شکست چوب دارا می‌باشد. تحت فشار و گرمای پرس، نانوذرات رس در درون ماتریس پلیمر نفوذ می‌کند و موجب پرکردن فضاهای خالی موجود در پلیمر (که در اثر همکشیدگی چسب طی فرآیند انعقاد یا تولید گاز اسید کلریدریک بعد از اضافه کردن کلرید آمونیوم به وجود می‌آید) می‌شوند و بدین ترتیب ویژگی‌های مکانیکی چسب و پانل را بهبود می‌دهند [۲۱]. Xian و همکاران (۲۰۰۸)، نشان دادند که با افزودن درصد کمی از نانوذرات رس به چسب اوره فرمالدهید، عملکرد این چسب در تخته‌لایه و تخته‌خرده چوب بهطور معنی‌داری بهبود می‌یابد [۱۳].

## مراجع

- [1] Fathy, L., Faezipour, M. and Bahmani, M., 2010. Effect of UF and MUF resins on the practical properties of particleboard produced from rice straw and aspen particles. *Iranian Journal of Wood and Paper Science Research*, 25 (33): 321-331.
- [2] Kim, J.W., Carlborn, K., Matuana, M. and Heiden, P.A., 2005. Thermoplastic modification of urea-formaldehyde wood adhesives to improve moisture resistance. *Journal of Applied Polymer Science*, 101(6): 4222-4229.
- [3] Jiuyin, P., Sunchaun, A., Shicheng, Z. and Haixing, C., 2010. Study of modification of urea formaldehyde with keratine, *Advanced Material Research*, 113(14): 1787-1791.
- [4] Deng, S., Pizzi, A., Du, G., Zhang, J. and Zhang, J., 2014a. Synthesis, structure and characterization of glyoxal-urea-formaldehyde cocondensed resins. *Journal of Applied Polymer Science*, 131(21): 41009-41019.
- [5] Pauliukatie, R., Ghica, M.E., Fatibello-Filho, O. and Brett, M.A., 2009. Comparative Study of Different Cross-Linking Agents for the Immobilization of Functionalized Carbon Nanotubes within a Chitosan Film Supported on a Graphite-Epoxy Composite Electrode. *Analalytical Chemistry*, 81(13): 5364–5372.
- [6] El Mansouri, N.E., Yuan, Q. and Huang, F., 2011. Study of chemical modification of alkaline lignin by the glyoxalation reaction. *Bioresources*, 6(4): 4523-4536.
- [7] Younesi-Kordkheili, H., Kazemi-Najafi, S., Behrooz, R. and Pizzi, A., 2015. Improving urea formaldehyde resin properties by glyoxalated soda bagasse lignin. *Journal of European Wood and Wood Products*, 73(1): 77-85.
- [8] Pizzi, A. and Mittal, K.L., 2003. *Handbook of adhesive technolog.*, CRC Press, Marcel Dekker, New York, 1024 p.
- [9] Younesi Kordkheili, H., Kazemi Najafi, S., Behrooz, R. and Pizzi A., 2015. Investigation Effect of Nanoclay on Physicochemical, Structural and Thermal Properties of UF Resin. *Journal of Forest and Wood Products*, In press.
- [10] Lei, H., Du, G., Pizzi, A. and Celzard, A., 2008. Influence of nanoclay on urea- formaldehyde resins for wood adhesive and its model. *Journal of Applied Polymer Science*, 109(4): 2442-2451.
- [11] Doosthoseini, K. and Zarea- Hosseinabadi, H., 2010. Using  $\text{Na}^+$  MMT nanoclays as secondary filler in plywood manufacturing. *Journal of Indian Academic Wood Science*, 7(1–2): 58–64.
- [12] Zhang, X. and Smith, G.D., 2011. Natural nanotube as novel filler for particle board production. *Joint International Symposium on Wood Composite and Veneer Processing and Products*, April 5-7 Washington, USA, p 220-228.
- [13] Xian, D., Semple, K.E., Haghdan, S. and Smith, G.D., 2013. Properties and wood bonding capacity of nanoclay-modified urea and melamine formaldehyde resin. *Wood and Fiber Science*, 45(4): 1-13.
- [14] Ashori, A. and Nourbakhsh, A., 2009. Effects of nanoclay as a reinforcmnet filler on the physical and mechanical properties of wood based panel. *Journal of Composite Material*, 43(18): 1869-1875.
- [15] Determination of Percent Nonvolatile Content of Liquid Phenolic Resins Used for Wood Laminating. Standard Test Method for Philadelphia, PA, American Society for Testing and Materials (ASTM), ASTM D 4426, 1993.

- [16] Standard Method of Test for Viscosity of Paints, Varnishes, and Lacquers by Ford Viscosity Cup. American Society for Testing and Materials (ASTM), ASTM, Philadelphia, PA, D 1200-70.
- [17] Standard Test Method for Density, Relative Density, or API Gravity of Crude Petroleum and Liquid Petroleum Products by Hydrometer Method. American Society for Testing and Materials (ASTM), ASTM, Philadelphia, PA, D1298 - 12b.
- [18] Standard Test Method for Strength Properties of Adhesives in Plywood Type Construction in Shear by Tension Loading, American Society for Testing and Materials (ASTM), ASTM, West Conshohocken, PA, D 906, 1998.
- [19] Deng, S., Du, G., Li, X. and Pizzi, A., 2014. Performance and reaction mechanism of zero formaldehyde-emission urea-glyoxal (UG) resin. Journal of the Taiwan Institute of Chemical Engineers, 45: 2029–2038.
- [20] Andrews, E.H. and Kinloch, A.J., 2003. Elastomeric Adhesives: Effect of Cross Link Density on Joint Strength. Journal of Polymer Science Polymer Physics, 11(2): 269–273.
- [21] Roumeli, E., Papadopoulou, E., Pavlidou, E., Vourlias, G., Bikiaris, D., Paraskevopoulos, K.M. and Chrissafis, K., 2012. Synthesis, Characterization and Thermal Analysis of Urea–Formaldehyde/NanoSiO<sub>2</sub> Resins. Thermochimica Acta, 527: 33–39.

## The effect of nanoclay on physicochemical, mechanical and thermal properties of new urea-glyoxal resin

### Abstract

In order to eliminate the environmental harm of formaldehyde emission from panels bonded with UF resin, a type of urea (U) with low volatility and a nontoxic dialdehyde-glyoxal (G)- were reacted to prepare urea-glyoxal (UG) resin as a new type of wood adhesive and a substitute for the conventional urea-formaldehyde (UF) resin. The urea-glyoxal (UG) resin was synthesized under weak acid conditions, and its physico-chemical, mechanical and thermal properties were determined. The effect of nanoclay on the properties of UG resin was also investigated. For this purpose, the prepared UG resin was mixed with 0, 1, 2, and 3 wt% nanoclay under mechanical stirring for 5 min at room temperature. The physico-chemical properties such as SPG, viscosity, solid content, and gelation time, and dry shear strength of the prepared resin were determined according to standard methods. The strength properties of UG resin and the effect of nanoclay on curing temperature of UG resin were analyzed by shear test and Differential Scanning Calorimetry (DSC) device, respectively. The physico-chemical test results indicated that addition of nanoclay increased SPG, viscosity, and solid content of UG resin, while gelation time of the prepared resin decreased. Dry shear strength test results showed that increasing nanoclay content from 1 to 3 wt% increased shear strength of UG resin, as the panels containing 3% nanoclay exhibited the highest values of shear strength and wood failure percentages. Based on DSC test results, hardening rate as well as enthalpy value of the prepared UG resin decreased by addition of nanoclay.

**Keywords:** urea-glyoxal resin, nanoclay, physico-chemical properties, shear strength, thermal properties.

H. Younesi-Kordkheili <sup>1\*</sup>

R. Naghdi <sup>2</sup>

M. Amiri <sup>3</sup>

<sup>1, 2, 3</sup> Assistant professor, Department of  
Wood and Paper Science and  
Technology, Faculty of Natural  
Resources, Semnan University

Corresponding author:  
younesi1363@gmail.com

Received: 2014.11.23

Accepted: 2015.02.24

