

اثر مواد جفت‌کننده (Coupling Agents) بر روی بهبود خواص مواد قالبگیری فنیک

احمد عارف آذر

استادیار دانشکده مهندسی پلیمر، دانشگاه صنعتی امیرکبیر

محمد حسین بهشتی

فارغ التحصیل کارشناسی ارشد دانشکده مهندسی پلیمر، دانشگاه صنعتی امیرکبیر

چکیده : ترکیبات قالبگیری امروزه کاربردهای زیادی را بخود اختصاص داده‌اند کامپوزیتهای فنیک - الیاف شیشه از نقطه نظر بسیاری از خواص از جمله استحکام و مدول ویژه، قابل رقابت با بعضی از فلزات و آلیاژهای مهم می‌باشد. چسبندگی بین رزین ماتریس و الیاف شیشه اهمیت بسیاری در بهبود خواص این نوع کامپوزیتها دارد. در این چسبندگی، استفاده از مواد جفت‌کننده بهبود چشمگیری حاصل می‌گردد. در این تحقیق اثرباره نوع مواد جفت‌کننده ازنوع سیلانی علاوه بر سیلان تجاری روی الیاف مورد بررسی قرار گرفته و بیشترین استحکام خمی و حفظ آن در محیط مرطوب و استحکام ضربه‌ای با عامل جفت‌کننده گاما - آمینوپروپیل تری اتوکوسی سیلان حاصل گردیده است. این نتایج اهمیت کاربرد و انتخاب صحیح مواد جفت‌کننده برای این مواد قالبگیری را نشان می‌دهد.

Effect of Coupling Agents on the Improvement of Properties of Phenolic Moulding Compounds Phenolic

A. Aref - Azar, Ph.D.

Assistant Prof. Polymer Eng. Dept Amirkabir University

M.H. Beheshty, M.Se.

Post graduate student, Amirkabir University

ABSTRACT

Todays, phenolic moulding com pounds have found applications in many fields. Phenolic - fibre glass composites on properties such as strength and modulus are comparable with some metals and alloys.

Adhesion between matrix resin and glass fibres is very imoratant in improvement of properties of such composites. By use of coupling agents considerable improvement is achieved in adhesion.

In this research four kind of different silane coupling agents as well as commercial silane coupling agent which was coated on glass fibres were studied. Biggest flexvral strength in dry and wet invironment and impact strength was found with γ - amino propyl tri etoxy silane. These results show the

importance of Right Selection and Application of Coupling Agents for these Moulding Compounds.

عوامل جفت‌کننده و مکانیزم عملکرد آنها

در دهه ۱۹۴۰ زمانیکه الیاف شیشه برای اولین بار به عنوان تقویت‌کننده رزینهای آلی مورد استفاده قرار گرفتند نیاز میرسی به روش‌های اتصال دهی احساس شد. از آنجاییکه سیلیکونهای با عاملهای آلی مجموعه‌ای از سیلیکا و مواد آلی هستند بدینهی خواهد بود که به عنوان عوامل جفت‌کننده جهت بهبود پیوند رزین آلی به سطح ماده معدنی مورد آزمایش قرار گیرند. نوع مواد جفت‌کننده سبتاً زیاد است اما آنچه که امروزه جنه تجاری پیدا کرده است ترکیباتی برپایه سیلان، تیتان و کمپلکس‌های کُرم می‌باشد که از میان آنها انواع سیلانی از اهمیت بیشتری برخوردارند [۱] در جدول شماره ۱ چند نوع مواد جفت‌کننده تجاری شناخته شده بوده است.

در سال ۱۹۶۲ توسط پلادمان (Plueddeman) و همکاران ییش از ۱۰۰ نوع مختلف سیلان با عامل آلی به عنوان عوامل جفت‌کننده کامپوزیتهاي اپوكسي و پلي استر تقویت شده با الیاف شیشه شناخته شده بود [۲].

مواد جفت‌کننده سیلانی دارای ساختمان کلی $R'-si-(OR)_n$ می‌باشد که R' یک گروه عامل آلی است و یکی از گروههای وینیلی، اپوکسی، متاکریلاتی آمنی و غیره می‌تواند باشد و بگونه‌ای انتخاب می‌شود که فعالیت لازم یا سازگاری مناسبی با پلیمر مورد نظر داشته باشد و گروه R فقط واسطه‌ای برای تشکیل گروه سیلانول برای پیوند خوردن به سطح ماده معدنی است.

سیلانها از نظر ساختمان مولکولی، دارای سه گروه آلکوکسی و یک گروه عاملی آلی اند گروه آلکوکسی قابلیت هیدرولیزیشن داشته و با سطح فعال ماده معدنی واکنش می‌دهد. گروه عامل آلی که به وسیله یک اتصال کربنی به اتم سیلیکون متصل است واکنش شیمیائی لازم را بر زین مورد نظر انجام می‌دهد.

مکانیزم عمل یک سیلان را می‌توان به صورت مراحل اولیه

زیر نشان داد:

جدول ۱ - مواد جفت‌کننده تجاری.

ساختمان شیمیائی	گروه عاملی الی
$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{Si}(\text{OCH}_3)_3$	وینیل
$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{Si}(\text{OCH}_3)_3$	کلروپرداپل
$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{OCH}_2-\text{CH}_2-\text{OCH}_2-\text{CH}_2-\text{OCH}_2-\text{CH}_2-\text{Si}(\text{OCH}_3)_3$	اپوکسی
$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COOCH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{Si}(\text{OCH}_3)_3$	متک ریلیت
$\text{H}_2\text{NCH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{Si}(\text{OCH}_3)_3$	آین اولیه
$\text{H}_2\text{NOH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{Si}(\text{OCH}_3)_3$	دی آین
$\text{HSO}_4^--\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{Si}(\text{OCH}_3)_3$	مرکولا
$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{NHCH}_2-\text{CH}_2-\text{NHICH}_2-\text{CH}_2-\text{Si}(\text{OCH}_3)_3+\text{HO}$	کاتیونیک استایریل
$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{CH}_2-\text{NHICH}_2-\text{CH}_2-\text{NHICH}_2-\text{CH}_2-\text{Si}(\text{OCH}_3)_3+\text{Cl}^-$	کاتیونیک متک ریلیت

مقدمه

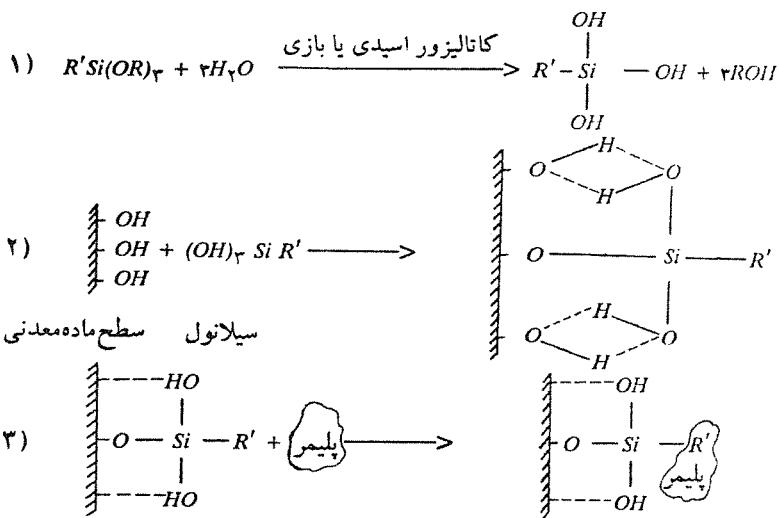
یکی از موارد مهم کاربرد رزینهای فنیک، استفاده از آنها بصورت ترکیبات قالبگیری (Molding Compounds) می‌باشد. ترکیب قالبگیری به مواد آماده شکل دهی گفته می‌شود که از قبل آمیزه‌سازی گردیده‌اند و آماده تبدیل به محصول نهایی‌اند.

ترکیبات قالبگیری فنیکی که به بازار عرضه می‌گردد عمدها در دو گروه باکاربردهای عمومی (General Purpose) و با کاربردهای ویژه (Special Purpose) تقسیم می‌گردند.

ترکیبات باکاربردهای ویژه خوددارای انواع مختلفی هستند و عمدها از یک یا چند خصوصیات ویژه نظری مقاومت حرارتی، مقاومت ضربه‌ای بالا یا خواص الکتریکی ویژه بخوردارند و قیمت بالاتری نسبت به مواد فنیکی باکاربردهای عمومی دارند. در میان انواع مختلف تولیدات صنعتی که به بازار عرضه می‌گردند، نمونه‌هایی با خواص ساختاری بسیار بالا و به ویژه خواص مکانیکی عالی نمی‌توان مشاهده کرد. در صنعت و به ویژه صنایع نظامی کاربردهایی برای ترکیبات فنیکی وجود دارد که نیازمند موادی با خواص ساختاری بالاست و این خواص را با مواد تجاری نمی‌توان پاسخگو بود.

هدف از اجزاء این پروژه دستیابی به مواد قالبگیری رزینهای فنیکی بود که با استفاده از تقویت‌کننده‌های الیاف شیشه دارای خواص مکانیکی بالائی در مقایسه با انواع مواد قالبگیری تجاری باشد.

ترکیبات قالبگیری تقویت شده با الیاف، در دسته کامپوزیتهاي الیاف کوتاه موردنیزیرا در این نوع کامپوزیتها الیاف غیرپیوسته می‌باشد. در این نوع کامپوزیتها طول الیاف و همچنین چسبندگی الیاف به رزین ماتریس حائز اهمیت زیادی است که مستقیماً روی خواص کامپوزیت تأثیر می‌گذارند. در این تحقیق به اثر عواملی که باعث چسبندگی الیاف به رزین می‌گردند (Coupling agents) توجه شده است.



جدول ۲ - مشخصات رزین نوولاك مورد استفاده.

مقدار	واحد	خواص
۸۵-۹۵	%	میزان خاکستر
۱۱۰-۱۱۵	ثانیه	زمان B در 150°C
۷-۹	$^{\circ}\text{C}$	نقطه ذوب
۰/۵-۱	%	میزان هگزرامین
۹۷	%	فل آزاد
۹۰	mm	مقدار رزین رونگقی در 150°C

جدول ۳ - مشخصات سیلانهای مورد استفاده در ترکیبات قالبگیری مورد بررسی.

نام شیمیائی	نوع سیلان الیاف	شماره ترکیب قالبگیری شیشه
بدون سیلان (الیاف شیشه تمیز شده)		۰
سیلان تجارتی روی الیاف ۷-آمینوپروپیل	DYNASYLAN AMED	۱
تری اتوکسی سیلان DYNASYLAN AMEO - T		۲
نوع خاص یا تکیکی مورد ۲ است		۳
آمینوسیلان بهبود باشه پالی گلایکوواتر	DYNASYLAN 1211	۴
سیلان مورد مصرف در صنعت ساخت پشم شیشه		۵
جهت مصارف عایق حرارتی		

سیلانهای با عامل آمینی با رزینهای فنیک در فرآیندهای مختلف مورد استفاده قرار می‌گیرند. اضافه کردن سیلان به رزین فنیکی مشکلاتی را ایجاد می‌نماید بنابراین هنگام استفاده از الیاف شیشه در کامپوزیتهای فنیکی روش پیش عمل آوری الیاف شیشه با سیلان عملی ترین روش می‌باشد، زیرا این کار سبب حفظ الیاف شیشه از معیوب شدن در اثر سایش می‌گردد [۳].

کارهای عملی انجام شده

رزین فنیک مورد استفاده در این آزمایشات رزین فنل فرمالدئید نوع نوولاك شرکت پرستروپ اتریش می‌باشد که مشخصات آن در جدول شماره ۲ داده شده است.

عامل پخت رزین مورد استفاده برای رزین نوولاك همگرامین ترا آمین و کاتالیزور مورد استفاده اکسید منیزیم می‌باشد. تقویت کننده استفاده شده الیاف شیشه نوع E بوده و به طولهای که بصورت دسته الیاف نتاییده (Roving) بوده از شرکت موردنظر خرد شده است. این الیاف شیشه محصولی از شرکت Silenka با نام تجاری Roving 871 از کشور هلند است که حاوی حدود ۶٪ پوشش سیلان است بعنوان روان کننده می‌توان از ترکیباتی نظری استارترات روی و منیزیم، پارافین و اکسن استاریک اسید استفاده کرد.

سیلانهای مورد استفاده در جدول شماره ۳ نشان داده شده‌اند. سیلانهای مورد ۲-۵ از شرکت دینامیت نوبلف آلمان غربی از طریق شرکت زاکار تهیه گردیده است.

روش پیش عمل آوری الیاف شیشه

برای سیلانی کردن الیاف شیشه، لازم است ابتدا آنها را از سیلان یا آهاری که دارند تمیز نمود. بدین منظور الیاف شیشه تجاری مورد استفاده در این تحقیق به مدت ۲۴ ساعت در دمای 50°C حرارت داده شدند تا اطمینان حاصل شود که هیچگونه

مواد آلی اولیه‌ای روی آنها باقی نمانده است و کاملاً تمیز شده‌اند.

سپس محلولی از آب مقطر و اسید استیک با $3/5\text{ PH}$ تهیه کرده و ۱ گرم از سیلان مورد نظر (معادل ۵٪ درصد الیاف شیشه مورد استفاده) به محلول اضافه می‌گردد و با آن مخلوط می‌شود و بلافاصله الیاف شیشه تمیز شده به آن افزوده گردیده و بمدت ۲۴ ساعت کنار گذاشته می‌شود تا اطمینان حاصل شود که هیدرولیز سیلان بطور کامل انجام گرفته است. سپس الیاف شیشه خیس شده به مدت ۶ ساعت در دمای 120°C - خشک می‌شوند. پس از آن، آمیزه مورد نظر با این الیاف شیشه سیلانی شد، تهیه می‌گرددند.

آمیزه‌های ساخته شده

یک آمیزه ترکیب قالبگیری فلیکی شامل رزین، عامل پخت، کاتالیزور، تقویت‌کننده روان‌کننده می‌باشد. آمیزه‌ای که جهت آزمایشات بکار برده شد دارای ترکیب درصدی بود که در جدول شماره ۴ نشان داده شده است:

جدول ۴ - ترکیب درصد آمیزه جهت بررسی اثر سیلان.

مواد	مقدار بر حسب (Phr)
رزین نوولاك	۱۰۰
هگزا	۱۰
اکسید منزیم	۳
روان کننده	۴
الیاف شیشه ۲۵ میلی‌متری	۲۰۰
مجموع	۳۱۷

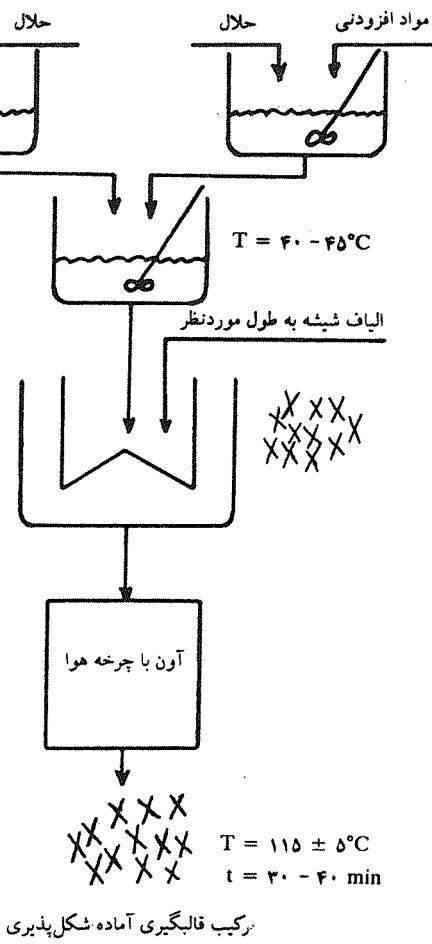
مراحل مختلف تهیه آمیزه و آماده‌سازی مواد مورد مصرف در قالبگیری در شکل ۱ نمایش داده شده است.

کلیه آمیزه‌های ساخته شده به روش فشاری در فشار 160 kg/Cm^2 و دمای 150°C قالبگیری گردیدند. زمان

قالبگیری برای کلیه نمونه‌ها ۵ دقیقه در نظر گرفته شده است. برای تعیین استحکام خمی، مواد در قالبی یک حفره‌ای به صورت یک صفحه به بعد $22 \times 12 \times 1\text{ mm}$ قالبگیری شده، سپس نمونه‌های مورد آزمون مطابق استاندارد $D-790M$ تهیه و مورد آزمون قرار گرفتند.

آزمون خمی نمونه‌های بررسی اثر سیلان با دستگاه زوئیک پیشنه مدل ۱۴۴۵ انجام شده است.

برای تعیین استحکام ضربه، ترکیب قالبگیری در قالبی یک حفره‌ای که مطابق استاندارد $D-647$ ساخته شده بود قالبگیری شده تا قطعه‌ای به بعد $12 \times 7 \times 4\text{ mm}$ حاصل گردد و



برکیب قالبگیری آماده شکل‌بندی

شکل ۱ - نمای کلی تهیه ترکیب قالبگیری با تقویت‌کننده الیاف شیشه

مطابق روش استاندارد $D-2346$ شکاف‌دار (Notched Charpy) با دستگاه زوئیک گردیده و به روش چارپی (Charpy) چهارچوب (Jule) مورد آزمون قرار گرفته‌اند.

نحوه ارزیابی اثر عامل جفت‌کننده

جهت ارزیابی اثر عامل جفت‌کننده، تعداد ۱۵ عدد نمونه آزمون خمی از هر ترکیب قالبگیری تهیه گردید. ۵ نمونه پس از قالبگیری مورد آزمون قرار گرفتند و ده نمونه دیگر بمدت ۷ ساعت در آب مقطر در حال جوش قرار داده شدند از این ده نمونه، ۵ نمونه به صورت خیس و پنج نمونه دیگر پس از خشک شدن به مدت ۷ ساعت در آون 120°C مورد آزمون قرار گرفتند.

لازم به تذکر است که نمونه‌های قالبگیری شده ترکیب شماره صفر که الیاف شیشه آن هیچگونه سیلانی نداشت به علت کیفیت ظاهری بسیار خراب مورد آزمون قرار نگرفتند. کیفیت ظاهری

جدول ۵ - نتایج آزمون خمش برسی اثر سیلانها

شماره ترکیب	شرط آزمون	استحکام خمشی (MPa)	مدول خشی (GPa)	درصد افت استحکام خمشی
۱	طیبی تر خشک	(۲۴۱) ۲۰۶-۲۷۹ (۱۷۲) ۱۳۴-۲۰۷ (۳۱۶) ۲۸۳-۳۳۰	(۱۶/۲) ۱۵/۵-۱۹/۸ (۱۴/۶) ۱۲/۱-۱۵/۴ (۱۷/۸) ۱۵/۵-۱۹/۹	۳۵
۲	طیبی تر خشک	(۲۵۳) ۲۱۵-۲۹۰ (۲۴۲) ۲۰۸-۲۷۶ (۱۸۳) ۱۷۲-۱۹۴	(۱۵/۱) ۱۴/۵-۱۵/۷ (۱۵) ۱۳/۸-۱۵/۹ (۱۵/۳) ۱۳/۳-۱۶/۴	۴/۵
۳	طیبی تر خشک	(۲۰۱) ۱۷۱-۲۵۹ (۱۵۰) ۱۲۱-۱۷۹ (۱۷۹) ۱۴۰-۲۵۳	(۱۷/۲) ۱۶/۶-۱۷/۶ (۱۵/۳) ۱۴/۴-۱۶/۶ (۱۴/۴) ۱۳/۶-۱۵/۵	۳۴
۴	طیبی تر خشک	(۲۳۴) ۱۷۶۰-۲۸۹ (۱۸۹) ۱۷۰-۲۲۴ (۲۰۴) ۱۷۳-۲۴۷	(۱۷/۴) ۱۶/۶-۱۸/۱ (۱۴/۳) ۱۳/۱-۱۵/۶ (۱۵/۸) ۱۴/۳-۱۶/۷	۴۴
۵	طیبی تر خشک	(۱۳۱) ۱۲۳-۱۴۷ (۱۲۹) ۷۸-۱۶۵ (۲۱۵) ۱۷۴-۲۵۰	(۱۵/۵) ۱۵/۳-۱۷/۱ (۱۴/۴) ۱۲/۴-۱۵/۵ (۱۴/۷) ۱۳/۱-۱۷/۲	۱/۵

بررسی نتایج

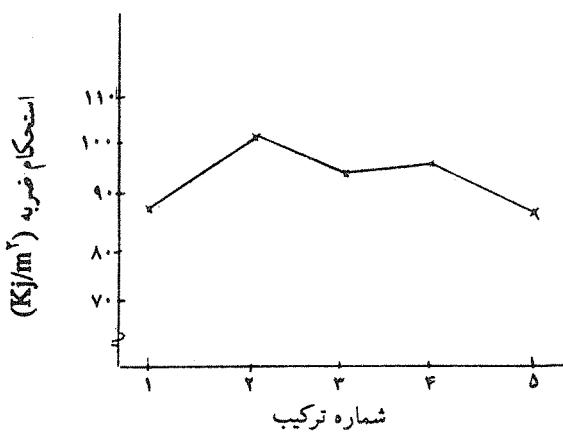
جهت بررسی اثر سیلانهای مختلف، استحکام خمشی کامپوزیتها در شکل‌های ۲ و ۳ ترسیم شده‌اند. چنانچه از شکل‌های بر می‌آید در شرایط آزمون طیبی، استحکام خمشی کامپوزیتها از ۱۲۱ تا ۲۵۳ مگاپاسکال برای سیلانهای مختلف تغیر کرده است. این محدوده وسیع تغییرات استحکام خمشی، یانگر اهمیت نقش سیلان در بهبود خصوصیات کامپوزیت است بگوئهای که استحکام خمشی کامپوزیت با ترکیب شماره ۲ به میزان ۹۳ درصد بیشتر از ترکیب شماره ۵ است. بیشترین استحکام خمشی با سیلان موجود در ترکیب شماره ۲ حاصل شده است که برابر ۲۵۳ MPa است.

همانگونه که نتایج استحکام خمشی در شرایط تر نشان می‌دهد، بیشترین استحکام خمشی ترکامپوزیت نیز از آن ترکیب شماره ۲ است، بعارت دیگر سیلان موجود در این ترکیب بهترین نقش را در حفظ خواص در شرایط مرطب ایفا کرده است. میزان افت استحکام خمشی بر سیلانهای موجود در ترکیبات ۱ تا ۵ به ترتیب ۳۵، ۴/۵، ۳۴، ۴/۴ و ۱/۵ است. که این مطلب یانگر اهمیت انتخاب سیلان مناسب برای یک کامپوزیت است.

بسیار خراب آنها، ناشی از عدم سازگاری رزین فلیک و الیاف شیشه است و یکی از نشانهای عتمده سیلانها سازگار (Compatible) کردن الیاف شیشه معدنی با رزینهای آلی می‌باشد. پنج ترکیب دیگر که از سیلانهای مختلف در آنها استفاده شده بود از کیفیت ظاهری خوبی برخوردار بودند. نتایج آزمون خش آنها در جدول شماره ۵ آورده شده است. استحکام ضربه‌ای نیز متوسط آزمون جهت هر ترکیب می‌باشد. نتایج این آزمون در جدول شماره ۶ نشان داده شده است.

جدول ۶ -

شماره ترکیب	استحکام ضربه‌ای	KJ/m²
۱	۹۴-۸۶	(۸۸)
۲	۹۷-۱۰۸	(۱۰۳)
۳	۹۵-۹۰	(۹۲)
۴	۹۹-۹۰	(۹۳)
۵	۹۲-۸۰	(۸۵)



شکل ۳ - استحکام ضربه‌ای با سیلانهای مختلف.

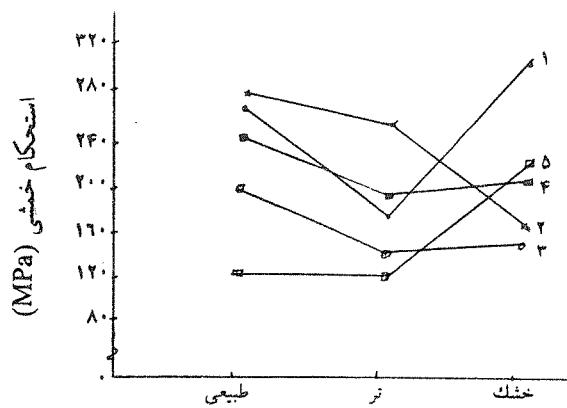
نیز روند قبلی مشاهده می‌گردد و سیلان موجود در ترکیب شماره ۲ بالاترین میزان استحکام ضربه‌ای را بدست می‌دهد.

نتیجه

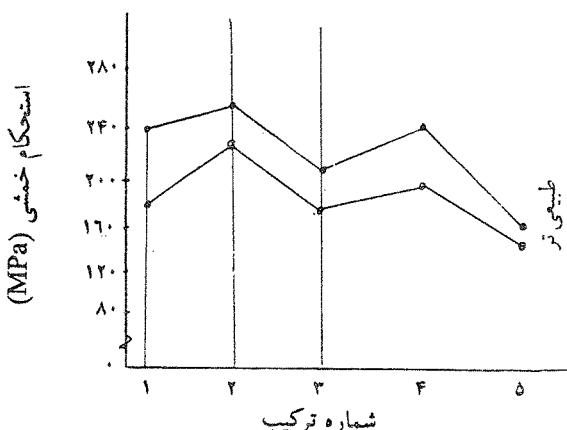
از مطالعات بالا نتایج زیر حاصل می‌گردد:

- ۱ - علیرغم گذشت حدود هشتاد سال از عمر رزین فنیک، هنوز موارد تحقیقی عدیده‌ای وجود دارد که می‌تواند روی این رزین انجام شود.
- ۲ - نتایج بررسی‌های انجام شده در استفاده از عامل جفت‌کننده سیلان نشان می‌دهد که استفاده از سیلان برای سازگاری رزین فنیک و الیاف شیشه ضروری است و نوع سیلان استفاده شده تاثیر قابل توجهی از حفظ خواص کامپوزیت در محیط مرطوب و همچنین افزایش خواص آن دارد.

- ۳ - بهترین نتایج با عامل جفت‌کننده ۷ - آمینوپروپیل تری‌اتوکسی سیلان حاصل گردیده است و بیانگر آنست که عامل جفت‌کننده مناسبی برای کامپوزیتهای فلیک شیشه است.
- ۴ - خشک کردن نمونه‌های خیس شده آزمون خمی بررسی اثر سیلانها، سبب افزایش خواص خمی گردیده است، بعبارت دیگر، سبب بازیابی خواص شده است.
- این مطلب نشان می‌دهد که در اثر آب، پیوند سیلیکون - اکسیژن شکسته شده است (هیدرولیز شدن در سطح مولکولی واقع شده) و در طی فرآیند خشک کردن پیوند مذکور مجددآ شکل گرفته است.



شکل ۲ - تغییرات استحکام خمی کامپوزیت با سیلانهای مختلف در شرایط آزمون طبیعی، تر و خشک. اعداد ۱ تا ۵ شماره ترکیب با سیلان را نشان می‌دهد.



شکل ۳ - استحکام خمی کامپوزیت با سیلانهای مختلف در شرایط آزمون طبیعی و تر.

در شکل شماره ۳ مشاهده می‌شود که استحکام خمی نمونه‌های خیسی که خشک گردیده‌اند نسبت به نمونه‌های تریشتر می‌باشد. یعنی استحکام خمی مجددآ افزایش یافته است و میزان افزایش برای سیلانهای مختلف متفاوت می‌باشد. در شکل شماره ۴ تغییرات استحکام ضربه‌ای برای ترکیبات ۱ تا ۵ با سیلانهای مختلف نمایش داده شده است. در این شکل

منابع :

3- Technical information "Dynasylan adhesion Promoters oragano funtional Silanes", Dy namit nobel Chemical 1984.

- 1- Raymond B. Seymour., "Additives for Plastics", Academie Press 1978.
- 2- Plueddemann E.P., "Silane Coupling agents", Plenum Press, 1982.