

## مقاله ۱:

انواع مختلفی از خاک در جهان وجود دارند که بسیاری از آنها در صنعت ریخته گری آزمایش شده اند اما سه نوع اصلی که در این صنعت بکار می روند شامل کائولن (خاک نسوز)، مونت موریلونیت (بتونیت) و ایلیت می باشند. مونت موریلونیت مهم ترین کانی بتونیت بود که از یک ساختار سه لایه صفحه ای تشکیل شده است. ۲ لایه از تتراهدرا سیلیسیم - اکسیژن و یک لایه دی اکتاهدرال یا تری اکتاهدرال هیدوکسیل آلومینیم (گیسیت). لایه میانی آلومینوم از اکتاهدرالی با یک اتم آهن که توسط شش واحد هیدلوکسیل محاصره شده تشکیل گردیده است. به شکل های ۱ و ۲ مراجعه کنید.

خاک های سدیمی، کلسیمی . و بتونیت های فعال شده در این خانواده قرار گرفته و به میزان فراوانی در صنعت ریختهگری استفاده می شوند. کائولن از دو لایه ساختاری تشکیل شده است یک لایه اکتاهیدرال آلومینیم و یک لایه تتراهیدرال الومینیم و یک لایه تتراهدرال سیلیسیم. لایه سیلیسیم از یک اتم سیلیسیم و ۴ اتم اکسیژت تشکیل شده است.

خاک نسوز، خاک چینی، کائولینیت و خاک رس در این خانواده قرار می گیرد. در صنایع مدرن بریخته گری بندرت از این خاکها استفاده می شود.

ایلیت خاکی با نسوزندگی ضعیف است. این خاک غالباً در ماسه های طبیعی دیده شده  
اما در ماسه های مصنوعی هیچگاه افزوده نمی شود.

مونت موریلونیت دارای یک صفحه میانی هیدروکسیل آلومینیوم است که بین دو لایه  
اکسید سیلیسیم آلومینیم است که بین دو لایه اکسید سیلیسیم قرار گرفته است. بخشی  
از آلومینیم توسط منیزیم جانشین شده که یک حالت عدم تعادلی یونی را به وجود می  
آورد. تعادل یونی را می توان با افزودن سدیم، کلسیم یا منیزیم بدست آورد که این  
عمل تبادل یونی نامیده می شود.

در صنایع جدید ریخته گری، برخی خاکهای مورد استفاده از نوع تبادل یونی (فعال  
شده) هستند. دو نوع مونت موریلونیت مهم که در آن صنعت ریخته گری بکار  
می روند عبارتند از:

الف) بنتونیت سدیم که با خاصیت تورم زیاد شناخته می شود.

ب) بنتونیت کلسیمی که تورم پذیری کلسیمی هستند که با نمکهای سدیم نظیر  
کربنات سدیم فرآوری شده تاند تا خواص خاک بهبود یابد. این فعال سازی بودن آنکه  
باعث کاهش استحکام خشک گردد، موجب بهبود پایداری خواص شده و عیوب ناشی  
از انبساط را کاهش می دهد.

عمل فعال سازی می تواند به صورت «تر» یا «خشک» انجام شود اما نتایج بررسیها  
نشان می دهند که فعال سازی «تر» خواص بهتری را بدست می دهد.

بتونیت های سدیمی، کلسیمی و خاک های تبادل بودن کره، هر یک خواص منسبی دارند. انتخاب نوع خاک به خواص مورد نیاز و مسائل اقتصادی از تباط دارد. در صنعت ریخته گری فولاد، برای ریخته گری چدن و فلزات غیر آهنی در ماسه تر معمولاً از بتونیت کلسیمی یا بتونیت فعال شده یا مخلوطی از یتونیت سدیمی/کلسیمی استفاده می شود. هر کارخانه ریخته گری باید نیازمندیهای خود را شندهته و بر آن اساس نوع خاک مناسب را انتخاب کند. از یک خاک یا مخلوطی از خاک ها می توان در اغلب موارد برای دست یابی به خواص مورد نظر استفاده کرد. در فرآیندهای قالب گیری ماشینی با فشار بالا، این انتخاب اهمیت بیشتری داشته و معمولاً برای بهبود عملکرد، افزودنی دیگریز به ماسه اضافه می شوند.

مقاله ۲: چسب های زرین نوع فوران ابتدا در سال ۱۹۵۸ به عنوان سیستم =سب فوران بدون پخت اسید کاتالیز شده معرفی شدند. دو سال بعد صنعت اتوماتو این رزین ها را اصلاح کرد تا به کاتالیزورهای نمکی اسید عمل کنند تا در ماهیچه های Hotbox استفاده شود سپس در اوایل دهه ۸۰ (زرین های فوران به عنوان بزرگترین سیستم فروش بدون پخت تبدیل شدند.

چسب های فوران بدون پخت (سردگیر) در تهیه قالبهای ماسه ای در ریخته گری قطعات چدنی و فولادی کاربرد زیادی پیدا کرده اند. در این پژوهش متغیرها موثر در سخت شدن چسب شامل: درصد کاتالیزت، رطوبت ماسه، اثر دمای محیط و فاصله زمانی بین سنجش استحام و زمان قالبگیری مورد بررسی قرار گرفته است. نهایتاً

شرایط بهینه قالب گیری چسب فوران با کاتالیست اسیدتولوئن سولفونیک به دست

آمد. در این شرایط استحکام فشاری ماسه برابر  $\frac{N}{cm^2}$  ۴۰۰، عبود گاز آن AFS ۱۳۰،

وزمان عمر مفید این ماسه برابر ۲۰ دقیقه تعیین گردید.

چسب های فوران بدون پخت (سردگیر) ر تهیه قالب های ماسه ایدر ریخته گری

قطعات چدنی فولادی کاربرد زیادی پیدا کرده اند. سیستم چسبهای فورانی بدون پخت

(No-boke) در اواخر سال ۱۹۵۰ به صنعت ریخته گری معرفی شد و از سال ۱۹۶۰

تاکنون به طور گسترده ای در صنایع ریخته گری کشورهای جهان استفاده می شود. پایه

چسبهای فورانی. الکل فورفوریل با فرمول شیمیایی  $C_4H_3OCH_2OH$  است که از

فورفورال تهیه می شود. فورفورال نیز خود از ت<sup>۰</sup> حول بقایای محصولات غذایی

همچون غلات، پوست جو، تفاله نیشکر و غیره بدست می آید. درجه چسب فوران

با استفاده از مقدار آب و نیتروژن و میزان فورفوریل الکل پایین برای ریخته گری و

ماهیچه سازی چدن و آلیاژهای کم و یا بع عبارتی با فورفوریل الکل زیاد برای ریخته

گری و ماهیچه سازی قطعات فولادی بکار برده می شوند. یکی از انواع خاص

چسبهای فورانی سردگیر چسبهای بدون نیتروژن است. وجود نیتروژن باعث افزایش

طول مدت نگهداری چسب می شود. وجود نیتروژن باعث افزایش طول مدت

نگهداری چسب می شود ولی از طرفی وجود آن در بسیاری از موارد با تشکیل گاز،

باعث ایجاد عیوب ریخته گری می شود که اغلب از نوع تخلخل و حفره ای بوده و

خطرناک می باشند. نیتروژن همچنین ممکن است تخلخل های زیر سطحی ایجاد کند.



برای بکار بدن این چسب در قالب گیری، ابتدا ماسه را با یک کاتالیست یا سخت کننده مخلوط می کنند و سپس چسب فوران را را آن مخلوط می نمایند. انواع کاتالیستهای معمول این چسب به ترتیب افزایش واکنش دهندگی عبارتند از: اسید فسفریک و یا مخلوطی از اسید فسفریک و اسید سولفوریک، آریل سولفونیکها مثل اسید تولئون سفلونیک (TSA) با فرمول شیمیای  $\text{CH}_3\text{SO}_3\text{H}$  و اسید بنزن سولفونیک (BSA) با فرمول  $\text{SO}_3\text{H}$  اسید فسفریک ضعیف تین اسید بین اسیدهی مذکوراست.

معمولاً مقدار اسید فسفریک لازم جهت افزودن به مخلوط حدود ۴۰ الی ۶۰ درصد وزنی چسب فوران می باشد. بعد از اسید فسفریک امروزه بیشتر از اسیدها آروماتیک TSA و پس از آن BSA که قوی تر است استفاده می شود. معمولاً وقتی که ماسه مصرف شده (غیر تازه) باشد یا حالت قلیایی داشته باشد استفاده از BAS مطلوب تر است. افزودن این دو اسید در حدود ۲۰ الی ۲۵ درصد چسب به مخلوط کاسه کافی است. به طول کلی مکانیزم سخت شده چسب در چسبهای سرد فورانی که با اسید سخت می شوند به صورت پلیمریزاسیون است. در واقع با وجود یک اسید قوی، زنجیره های الکل فورفرویل به صورت فیلمی ذرات ماسه را می پوشاند و باعث چسبیدن این ذرات به هم می شوند. واکنش پلیمریزاسیون این چسب از نوع تراکمی است و محصول جنبی داشته و به صورت زیر می باشد.

این واکن گرمازا است و حرارات ناشی از آن باعث تسریع پلیمریزاسیون به صولت لایه لایه تا بخشهای مرکزی می شود. آب تولید شده از واکنش پلیمریزاسیون برای

جهت خرید فایل word به سایت [www.kandoo.cn.com](http://www.kandoo.cn.com) مراجعه کنید  
یا با شماره های ۰۹۳۶۶۰۲۷۴۱۷ و ۰۹۳۶۶۴۰۶۸۵۷ و ۰۶۶۴۱۲۶۰-۰۵۱۱ تماس حاصل نمایید

تکمیل گیرش رزین باید بخیر شود. به همین دلیل گیرش رزین از سطح خارجی قالب به سمت داخل اتفاق می افتد. سرعت واکنش تحت تاثیر عواملی چون دمای ماسه و نوع ماسه، نوع مخلوط کنو سرعت مخلوط کردن، ترکیب چسب و نئو و مقدار عنصر فعال کننده مصرفی قرار دارد. افزایش دمای محیط تا  $30^{\circ}C$  موجب افزایش سرعت گیرش و رسیدن به استحکام بالا می شود. افزایش رطوبت نیز در دمای ثابت باعث کم شدن سرعت گیرش می شود. دمای ماسه تاثیر بسزایی را روی فرآیند پلیمریزاسیون دارد. در محدوده دمایی  $16^{\circ}C$  تا  $38^{\circ}C$  استحکامهای مناسب تری بدست می آید. در ضمن هر چه رطوبت نسبی هوا بالاتر رود به دلیل کاهش سرعت تبخیر حاضر در کاتالیست و آب تولید شده از وانش تراکمی، استحکام کاهش می یابد. یکی از مزایای فایند قالب گیری با این چسب نیاز به تجهیزات و ماشین آلات پیچیده است. از مزایای دیگر این چسب استحکام بالا، سادگی مخلوط ماسه، دستیابی به دقت ابعادی بالا و کاهش هزینه های مربوط به ماشین کاری، کنترین میزان واکنش در فل مشترک ماسه و فلز و عدم نیاز به مهارت قالب گیری و ماهیچه سازی می باشد. همچنین از معایب آن نیز می تان با پایین بودن سرعت تولید، قیمت بالای چسب، بدبو بودن محیط کاری آن و احتمال ابتلا به امراض پوستی و صنعتی و نیاز به استفاده از ماسه با کیفیت بالا اشاره کرد.

مداول ترین نوع ریخته گری نوع قالب ماسه ای است که دو نوع مخلوط پایه ای برای آن وجود دارد.

ماسهتر (green Sand) و مساه سردگیر (no - bake sand) از (Synthetic resins) استفاده می کنند.

عملیات بدون پخت : قالب ها یا ماهیچه هایی که به وسیله رزیل هایی که ماسه ها را درهوا به هم می چسبانند تهیه شده اند گفته می شود. این پروسته (airset) موسوم است چون قالب ها برای سخت شدن در شرایط محیط قرار داده می شوند. شادی معمولاً پس از عملیات زینتر، دانه بندی می شود و برای قالبگیری با ماسه خشک بمنظور ریختهگری قطعات ریختگی فولادی به کار می رود.

### انواع چسب ها (Types of binder)

تقسیم بندی چسب ها از دو دیدگاه صورت می گیرد؛ یکی از نقطه نشر ماهیت و طبیعت چسب ها و دیگری از نظر نحوه انجماد و چگونگی خودگیری و سفت شدن (Setting) چسب ها، از نقطه نظر ماهیت، چسبها به دو گروه چسب های آلی (Organec) و غیر آلی (Inorganic) و یا به دو دسته قابل حل در آب (Warer - Soluble) یا آبدار (Hydrous) و غی قابل حل در آب (Warer - Insolube) یا غیر آبدار (Anhydrous) تقسیم بندی می شوند.

ازنقطه نظر نحوه اینجماد و چگونگی سفت شدن و خودگیری، چسب ها به سه گروه برگشت ناپذیر (Irreversible) ، میانه (UNTermediarte) و برگشت پذیر (Reversible) تقسیم می شوند.

چسب های آبدار رو چسب های غیر آبدار نباید با همدیگر مخلوط شوند زیرا هر زمان که این عمل صورت پذیرد، استحکام مخلوط ماسه در حالت تر و در حالت خشک کاهش می یابد و بخصوص اگر چسب آبدار، خاک رس باشد کاهش استحکام شدیدتر است.

یک چسب مناسب باید ذرات ماسه را بیکدیگر اتصال دهد و استحکام قابل و ماسه ماهیچه را در حالت تر و خشک افزایش دهد و شرایط زیر را فراهم سازد؛  
۱- در خلال تهیه مخلوط هی قالبگیری با ماهیچه بطور یکنواخت بر روی سطوح ماسه پایه گسترده شود.

۲- در هر دو حالت تر و خشک، استحکام کافی مخلوط را فراهم سازد.

۳- شکل پذیری مناسب در مخلوط ایجاد نماید بطوریکه مخلوط قادر باشد همه بخش های قالب را پر کند.

۴- کمترین جسبندگی را به سطح مدل و جعبه ماهیچه داشته باشد تا انجام فرآیند قالبگیری و ماهیچه سازی امکان پذیر باشد.

۵- امکان خشک کردن قابل و ماهیچه رافراهم سازد و در خلال مونتاژ قالب و نگهداری ماهیچه رطوبت جذب نکند.



۶- در خلال مرحله خشک کردن و بنگام ریخته گری فلزبداخل قالب، حداقل گزا را تولید و آزاد سازد.

۷- به دیرگذاری ماسه لطمه نزنند و سوختن زود رس ماسه را پدید نیاورد.

۸- امکام آسان خارج سازی ماهیچه را فراهم سازد.

۹- برای افرادی که عملیات تهیه مخلوط، قالب و ماهیچه را انجام می دهند مضر نباشد و گازهای سمی تولید نکند.

۱۰- ارزان و قابل دسترس باشد.

چسب های غیر آلی (Inorganic binders)

مهمترین چسب های غیر آلی مصرف درمخلوط های قالبگیری عبارتند از ؛ خاک رس (Clay) ، سیمان (Ciment)، سیلیکات ها (Silicates) و گچ (Plaster)

خاک رس (Clay)

متداولترین چسب های مورد استفاده درمخلوط های قالبگیری خاک رس (Clay) است.

خاک رس اساسا سیلیما آلومینیوم (Aluminum) است اما از آنجا که این ماده محصول

تجزیه شده از انواع سنگ های آذرین است، انواع مختلف آن از نظر ترکیب شیمیایی

طیف وسیعی را در برمی گیرند. خاک رس ها سه خصوصیت عمده دارند؛

الف - خاک رس ها می توانند پس از مخلوط شدن با ماسه و آب مافی، شکل پذیری (Plasticity) و چسبندگی در مخلوط ایجاد نمایند.

ب - خاک رس ها می توانند خشک شوند و سپس با اضافه کردن آب، مجدداً خاصیت شکل پذیری را کسب نمایند.. درجه حرارت خشک کردن نیز چندان بالا نیست.

ج - اگر خاک رس به دمای خیلی بالا برده شود، کلسینه می شود و از بین می رود و در آن صورت با افزودن آب نمی توان آنرا مجدداً شکل پذیر ساخت. دمای کلسینه شدن (Calcining) برای انواع مختلف خاک رس متفاوت است.

خاک رس عموماً سه نوع هستند، این سه نوع عمومی عبارتند از ؛

الف - مونت موری لونیت

ب - ایلیت

مونت موری لونیت

مونت موری لونیت (Montmorillonite) یا بنتونیت (Bentonite) در دو نوع بنتنیت

سدیم (Sodium bentonite) و بنتونیت کلسیم وجود دارد. بنتونیت سدیم اندکی

خاصیت قلیایی دارد و به بنتونیت غربی (western bentonite) معروف است. بنتونیت

کلسیم به مقدار جزئی خاصیت اسیدی دارد و به بنتونیت جنوبی (Southern

benomite) مشهور است. بنتونیت کلسیمی قالبهایی با استحکام تر بالاتر و استحکام

خشک و استحکام گرم پائین تر فراهم می سازد. ترکیب شیمیایی نمونه و خواص این دو بنتونیت در جدول شماره ۱ آمده است.

بنتونیت غربی (Western bentonite)

در بنتونیت غربی برخی از اتم های آلومینیم جاری خود را به اتمهای سدیم واگذار کرده اند. این مسئله باعث افزایش فعالیت بنتونیت و بالارفتن توانایی آن برای جذب آب می گردد. بنتونیت غربی قالب هایی با استحکام خشک بالا فراهم می کند و برای قالب های مورد استفاده در ریخته گری آلیاژهای آهنی مزایای ویژه ای در بردارد.

بنتونیت غربی قابلیت شکل پذیری (Plasticity) زیادی ایجاد می کند و نگاهی که بخوبی با آب و ماسه درهم آمیخته شود. به مخلوط روانی و شکل گیری مناسب می بخشد. ماسه قالبگلی که بکمک بنتونیت غربی قطبی شده اتصال پیدا کرده است در اطراف مدل بطور یکنواخت فشرده می شود و قالبی با استحکام عالی فراهم می سازد.

بنتونیت غربی قادر است بواسطه جذب آب متورم شود و حجم آن سیزده برابر حجم اولیه گردد و بهمین دلیل این چسب می تواند پس از کوبش و تهیه قالب یک عامل بسیار عالی ما بین دانه های ماسه باشد و نقش اساسی در کاهش عیوب انبساطی ماسه داشته باشد.

بنتونیت غربی قابلیت دوام زیادی دارد و این خاصیت امکان استفاده مجدد آنرا در یک ماسه سیستم به دفعات زیاد فراهم می سازد.

بهنگام کاربرد بتونیت غربی، کنترل نسبت خاک رس به آب اهمیت دارد. اگر نسبت مذکور صحیح نباشد خواص مخلوط و از جمله قابلیت شکل پذیری مخلوط و نیز امکان خارج سازی قطعه از قالب پس از ریخته گری، کاهش پیدا می کند. البته اینگونه خواص با افزودن مواد دیگر قابل کنترل و بهبود است ولی بهتر آن است که مقصود با انتخاب نسبت مناسب حاصل شود.

### بتونیت جنوبی

دربتونیت جنوبی برخی از اتمهای آلومینیم جای خود را به اتمهای کلسیم واگذار کرده اند. این امر نیز قابلیت و ظرفیت تعویض یونی خاک رس را افزایش می دهد.

بتونیت جنوبی خاک رسی است که بر اثر تماس با آب تورم کمتری پیدا می کند در نتیجه افزایش حجم آن اندک است.

بتونیت جنوبی پس از زمان مخلوط کردن کمتر، استحکام فشاری تر بیشتر فراهم می کند.

استحکام فشاری خشک (Dry Compressive strength) بتونیت جنوبی ۳۰ تا ۴۰

درصد کمتر است و استحکام فشاری گرم (Hot Compressive strength) مخلوط

تهیه شده با بتونیت جنوبی نیز پائینتر است و بهمین دلیل خارج سازی قطعه آسان تر است.

مخلوط ماسه ای که با بتونیت جنوبی تهیه شده است بسیار راحت تر از مخلوط

ماسه ای که با بتونیت غربی تهیه شده است روان و جاری می شود و قادر است تحت



فشار کمتر تا فشردگی بسیار بالا کوبیده شود و بهمین سبب برای استفاده در قالب گیری مدل های پیچیده تر است.

### جدول ۱۰-۵:

ترکیب شیمیایی و خواص بنتونیت سدیمی و بنتونیت کلسیمی مورد استفاده در مخلوط های ماسه قالبگیری.

ترکیبات شیمیایی									
نوع	اسیکد	اکسید آهن	اکسید کلسیم	اکسید منیزیم	اکسید پتاسیم	اکسید سدیم	تیتانیم	پنتا اکسید فسفر	اتلاف بر اثر سوختن
بنتونیت سدیم (غربی)	۲۴/۶	۳/۲	۰/۴	۲/۹	۰/۲	۰/۶	-	-	۶/۱
کلسیمی (جنوبی)	۵۵/۴	۲/۷	۰/۹	۱/۵	۱/۴	-	۰/۵	۰/۳	-
بنتونیت سدیمی	حداقل دمای گداز (درجه سانتیگراد)				حداقل استحکام فشاری تر (پوندبراینچ مربع)				
	۱۲۶۰				۵				
بنتونیت کلسیمی	۱۳۱۵				۶/۵ - ۷/۵				

استفاده از زیتونیت جنوبی نیز به کنترل مناسب مخلوط خاک رس - آب دارد. بنتونیت جنوبی نسبت به بنتونیت غرزی نیاز به آب کمتری دارد و قابلیت دوام آن نیز کمتر است.

درعمل، متداول است که مخلوطی از بنتونیت جنوبی و بنتونیت غربی همراه با هم به کاربرده شود تاخواص حاصل در حد بهینه (Optimum) باشد، همانگونه که قبلا ذکر شد ساختار بلوری سیلیس از چهاروجهی هایی تشکیل شده است که هر گوشه آنرا

یون اکسیژن اشغال کرده است، هر یک از این یون ها با دو یون  $Si^{+4}$  پیوند برقرار کرده اند، ساختار بلوری مونت موری لونیت بگونه ای است که رئوس چهاروجهی ها بر روی یک صفحه قرار می گیرند. بطوری که شش ضلعی هایی از یونهای اکسیژن تشکیل شده است. اگر ساختمان بلوری در فضایی بزرگتر در نظر گرفته شود، صفحاتی موازی با هم بوجود آمده است که فقط شامل اتم های اکسیژن است. در حقیقت رئوس چهاروجهی ها بر روی این صفحات موازی قرار دارد و یونهای سیلیسیم در فاصله ای مشخص و ما بین صفحات موازی مذکور واقع شده اند و هشت وجهی های تشکیل یافته از آلومینیم، اکسیژن و یونهای OH مابین دولایه از چهاروجهی های مزبور قرار دارند.

از نقطه نظری تهیه مخلوط قالبگیری، مهمترین خاصیت خاک رس تشکیل ساختمان لایه ای نازک و توانایی جذب یونهای فلزی و آب است. لایه های خاک رس بسیار نازک (در حدود ۱۵ تا ۳۰ آنگسترون) است و سهولت یونهای فلزی ( $Ca^{++}$   $Ln^{+}$ ) را جذب می کند و متعاقبا آب بر روی این یونها جذب می شود. آب جذب شده یک ذره خاک رس را به دیگری اتصال می دهد و لایه های خاک رس از طریق آب بر روی سطوح ماسه اصلی گسترده می شود و بکمک پیوندهای قطبی (Polar) یا نیروهای مولکولی اتصال لازم را فراهم می سازند.

فرمول عمومی بنتونیت سدیمی  $Na_{0.33}(Al_{1.67} Mg_{0.33} Si_4 O_{10} (OH)_2$  و فرمول عمومی بنتونیت کلسیمی  $Ca_{0.33} (Al_{1.67} Mg_{0.33} Si_4 O_{10} (OH)_2$  است.

کائولیت (Caolinite)

کائولینیت که عموماً خاک نسوز (Fire clay) نامیده می‌شود فرمول عمومی  $Al_2(OH)_4(Si_2O_5)$  را دارد.

ساختار بلوری کائولینیت از چهار وجهی های سیلیسیم - اکسیژن و هشت وجهی های آلومینیم - اکسیژن - یونها OH تشکیل یافته است. اگر شکل فضایی در نظر گرفته شود کی لایه چهاروجهی بر روی یک لایه هشت وجهی قرار می گیرد. ترکیب چهاروجهی و یکی از صفات جانبی هشت وجهی با یکدیگر فصل مشترکی را بوجود می آورند و بدین ترتیب آرایش اتمها بصورت زیر حاصل می‌شود:

کائولینیت در شکل خاک نسوز یا گل آتشیخوار (Fire clay)، خاک آتش زنه یا چخماق (Flint clay) و خاک چینی (China) با فرمول عمومی  $2SiO_3 \cdot 2H_2O \cdot Al_2O_3$  وجود دارد و از نظر تئوری مقدار  $Al_2O_3$  ۳۹/۳ درصد و مقدار آب ترکیبی آن ۱۴ درصد است. مقدار آلومینیم برخی از خاک رس ها بواسطه وجود هیدرواکسید آلومینیم جیپسیت (Gibbsites)، بوکسیت (Bauxites) و برخی از آلومینوسیلیکات ها هیدراته شده، افزایش پیدا می کند.

کائولیت دیگر گذاری بالایی دارد اما قابلیت شکل پذیری مخلوط ماسه تهیه شده با آن کمتر است، کائولینیت استحکام گرم قالب را بهبود می بخشد و امکان تغییر حجم آب موجود را با اندازه بیش از حد بالایی محدوده، فراهم می سازد.

جهت خرید فایل word به سایت [www.kandoo.cn.com](http://www.kandoo.cn.com) مراجعه کنید  
یا با شماره های ۰۹۳۶۶۰۲۷۴۱۷ و ۰۹۳۶۶۴۰۶۸۵۷ و ۰۶۶۴۱۲۶۰-۰۵۱۱ تماس حاصل نمایید

از آنجا که میزان استحکام گرم مخلوط تهیه شده با کائولینیت بالا است، این خاک رس همچنین برای اصلاح ترکیب دانه بندی بهنگامی که ماسه پایه این خاک رس همچنین برای اصلاح ترکیب دانه بندی بهنگامی که ماسه پایه توزیع گسترده مطلوب نداشته باشد، مورد استفاده قرار می گیرد، در هر حال، کاربر کائولینیت بدلیل کم بدون داوم آن محدود است. علاوه ب آن، نیاز به کائولینیت معمولاً با کنترل دقیق مخلوط ماسه و مواد و اجزاء آن می تواند مرتفع شود.

### ایلیت (Illite)

ترکیب شیمیای عمومی ایلیت با فرمول  $Al_4 K_2 (Si_6 Al_2) O_{20} (OH)_4$  نمایش داده می شود و بصورت کلی با فرمول عمومی زیر مشخص می گردد؛  $(OH)_4 Ky (Al_4 . Fe_4 . Mg . Mg_6) (Si_{(8-y)} . O_{20}$  ساختمان کائولینیت بگونه ای است که هشت وجهی ها مابین چهاروجهی قرار گرفته است و لایه های متناوب از سیلیس، چیسیت، سیلیس موجود است.

اتمهای تعویضی در ایلیت در چهاروجهی ها واقع شده اند در حالی که درمونت موری لوتیت در هشت وجهی ها قرار می گیرند.



## مکانیزم اتصال خاک رس

اتصال تر (Green bond)

مکانیزم اتصال خاک رس (Clay bond) از طریق تشریح وضعیت یک ذره خاک رس هیدراته شده (A hydrated clay particle) که به آن می سل (هزتمت) گفته می شود، باین می شود. نیروی بین می سل (intermicellet force) شبکه ای درفصل مشترک کوارتز - خاک رس و خاک رس - خاک رس که بواسطه جذب ترجیحی کاتیونها و آنیونها برروی سطح است.

اصولا اتصال خاک رس با دانه های ماسه زمانی امکان پذیر است که ذات خاک رس هیدراته شده باشد. در حضور مولکول های آب که طبق واکنش زیر تمایل دارند تا هیدرولیز شوند،



ذرات خاک رس ترجیحا یون های هیدروکسیل ( $\text{OH}^-$ ) را جذب می کنند. در سطح بلورخاک رس (Clay crystal) پیوندهای ظرفیتی غیر کامل ایجاد می شود و ذره خاک رس - آب یک ذره باردار با یک بار منفی خواهد شد.

کائولینیت در سطح خودداری پیوندهای ظرفیتی منفصل است که این امر باعث افزایش نقاط فعال بروی بلور می شود. وقتی آب به یک خاک رس از نوع کائولینیت اضافه می شود، یونهای  $\text{OH}^-$  جذب می شوند اما توسط مرکز خاک رس دفع می شوند تا جایی که موقعیت و شرایط تعادل فراهم شود. کاتیونها موقعیتی را بخود می گیرند که این موقعیت بگونه ای است که نیروی الکتروایستایی (Electrostatic force) تمایل

دارد تا صفر شود و یک می سل خاک رس ایجاد شود. مقدار نیروهای دافعه بواسطه نوع کاتیونهایی چون  $\text{Na}^+$  و  $\text{H}^+$  و  $\text{Ca}^{2+}$  تعیین می شود و تاثیر تلفیقی نیروهای جاذبه و دافعه این تمایل را دارد که ذره خاک رس از نظر بار الکتریکی خنثی شود. در یک ماده قالبگیری، ذرات خاک رس و ذرات کوارتز در زمینه و محیطی از آب انتشار یافته و گسترده شده اند، آب باعث تشکیل می سل های خاک رس می شود که خنثی شده هستند و انرژی جنبشی آنها باعث می شود که بسمت یکدیگر حرکت کنند. در این شرایط، یک نیروی جاذبه مابین یونها غیر همانم پدید می آید و یک نیروی دافعه خاک کاتیونها و هسته خاک رس ظاهر می شود. وقتی فاصله بین می سل های خاک رس افزایش می یابد و در نتیجه یک نیروی بین می سل شبکه ای بوجود می آید.

کشش دو می سل بسمت یکدیگر باعث جهت دار شدن و آرایش یونهای غیر همانم بطرف هم می شود و در نتیجه یک خاک رس دو قطبی شده تشکیل می شود و حداکثر نیروی جاذبه در یک فاصله بهینه (Optimum) برابر با  $x$  وجود دارد. احتمال دارد تعداد بسیاری از اینگونه دو قطبی ها در یک محیطی آب - خاک رس بوجود آید و نظم و آرایش مناسبی بخود بگیرند و یک شبکه بهم پیوسته (A Network binding) از ذرات خاک رس هیدراته تشکیل می شود.

برحسب نوع ماسه مقدار بار الکتریکی موجود بر سطح ذره متفاوت است و بای تشکیل یک دو قطبی کامل مقدار هیدراته شدن خاصی مورد نیاز است. بهمین دلیل است که با افزایش مقدار هیدراته شدن خاص مورد نیاز است. بهمین دلیل است که

با افزایش مقدار آب (تایک اندازه خاص) استحکام مخلوط ماسه پیوند یافته با خاک رس افزایش می یابد. وقتی مقدار آب از آن حد خاص که حدبهبینه است فراتر رود. آب اضافی بداخل بطوریکه فاصله آنها بیش از اندازه  $x$  می شود و نیروی می سل شبکه ای کاهش می یابد.

### فصل مشترک کوارتز - خاک رس

سطح کوارتز نیز پیوندهای ظرفیتی منفصل و منقطع دارد و در نتیجه می سل های کوارتز هیدراته شده تشکیل می شود. دو قطبی های خاک رس اطراف دانه های کوارتز را احصاطه می کند و بر روی سطح ماسه اتصال می یابند. البته نیروی موجود در فصل مشترک کوارتز - خاک رس ضعیف تر از پیوند بین می سل بین دو قطبی های خاک رس است.

### اتصال خشک (Dry bond)

در یک ماسه خشک، استحکام با افزایش مقدار آب زیاد می شود و این ازدیاد تا یک حد خاص ادامه می یابد اما در مورد ماسه های ریخته گری که مقدار آب آنها در محدوده متعارف و معمول است تا شکل پذیری مناسب وجود داشته باشد، فاصله بین دو قطبی های خاک رس همواره بیشتر از مقدار بحرانی ( $x$ ) است زیرا آب اضافی مابین فضای بین می سل ها قرار می گیرد. در هر حال اگر مجموعه تلفیقی خاک رس - آب - کوارتز باندازه کافی حرارت ببیند تا آب تبخیر شود، دو قطبی ها مجددا بسمت یکدیگر کشیده می شوند و کاهش حجم نیز پدید می آید، هر قدر مدت زمان حرارت

جهت خرید فایل word به سایت [www.kandoo.cn.com](http://www.kandoo.cn.com) مراجعه کنید  
یا با شماره های ۰۹۳۶۶۰۲۷۴۱۷ و ۰۹۳۶۶۴۰۶۸۵۷ و ۰۶۶۴۱۲۶۰-۰۵۱۱ تماس حاصل نمایید

دادن مخلوط قالبگیری طولانی تر باشد انقباض (Shrinkage) افزایش می یابد و این امر تا آن زمان که فاصله ما بین دوقطبی ها به حد بحرانی (x) برسد ادامه می یابد. از این پس ادامه حرارت دادن مخلوط قالبگیری اثر کمی بر مقدار استحکام خشک دارد زیرا فاصله رطوبت به حد بحرانی رسیده است.

قالب ها و ماهیچه ها در گرمخانه هایی خشک می شوند که درجه حرارت آنها بدقت قابل کنترل است. دمای بالای ۳۰ درجه سانتیگراد نامطلوب است زیرا درجه حرارت های بالا تغییراتی در ساختمان خاک رس پدید می آید. مدت زمان خشک کردن باید حداقل و کوتاه باشد تا بالاتین اتصال خشک حاصل شود.

نشان داده شده است که واکنش دهیدراته شدن در یک سیستم یا مجموعه کوارتز - خاک رس - آ یک واکنش منظم است که طبق رابطه زیر انجام می شود؛

$$\text{Log} \frac{L_{\infty} - L}{L_{\infty}}$$

L آب ز دست رفته در مدت زمان t،  $L_{\infty}$  کاهش آب بهنگامی که واکنش مقدار دهیدراته شدن کامل است و k یک ضریب ثابت است.



سیمان ها (Cements)

سیمان بعنون یک چسب (Cements)

یک سیمان بعنوان یک چسب (Binder) برای تهیه قالب و ماهیچه مورد استفاده قرار می گیرد. سیمدن پورتلند (Portland cement) بمیزان ۱۲-۸ درصد بهمراه ۶-۴ درصد آب برای تهیه یک مخلوط ماسه قابلگیری به کار می رود. مخلوط قابلگیری حاصل سختی بالا و استحکام زیاد دارد. زیرا سیمان بوزتلند بواسطه یک واکنش گرمازا سفت می شود. وقتی سیمان، آب و ماسه مخلوط می شود و قابلگیری انجام می گیرد، اندک زمانی برای خودگیری و سفت شدن (Setting) سیمان لازم است و پس از آن مدل از قالب خارج می گردد و به مخلوط قالبگیری تا ۷۲ ساعت فرصت داده می شود که خودگیری و سفت شدن را ادامه می دهد. هنگامی که ریخته گیری در قالب تهیه شده با چسب سیمان انجام می گیرد آب تبلور سیمان تبخیر می شود و بخاراب حاصل باید بسهولت از تخلخل ماسه و هواکس های ایجاد شده خارج گردد زیرا در غیر اینصورت عیوب ناشی از ورود بخار آب بداخل قطعه حاصل می شود. قطعاتی که با استفاده از چسب سیمان تهیه می شوند بشرط آنکه دقت کافی در ساخت قالب انجام شود، ابعادی صحیح و دقیق و سطوح تمام شده نهایی صاف خواهند داشت.

ماهیچه هایی که با ماسه سیلیسی و چسب سیمان پورتلند تهیه شده اند و سطوح تمام شده نهایی صاف خواهند داشت.

جهت خرید فایل word به سایت [www.kandoo.cn.com](http://www.kandoo.cn.com) مراجعه کنید  
یا با شماره های ۰۹۳۶۶۰۲۷۴۱۷ و ۰۹۳۶۶۴۰۶۸۵۷ و ۰۶۶۴۱۲۶۰-۵۱۱ تماس حاصل نمایید

ماهیچه هایی که با ماسه سیلیسی و چسب سیمان پورتلند تهیه شده اند نیز تا حدودی در قالب های ریخته گری قطعات چدن خاکستری، فولاد و قطعات غیر آهنی به کار می روند و بخش هنگامی که سطح نهایی خوب و دقت ابعادی قطعه مورد نظر باشد اینگونه ماهیچه ها تحت توجه است.

برای تهیه ماهیچه، ماسه سیلیسی و سیمان (معمولاً ۱۲ درصد) مخلوط می شوند و آب کافی اضافه می شود. ماهیچه ها بطریق معمول کوبیده می شوند و سپس در دمای اطاق و ترجیحاً در ۲۷ - ۲۱ درجه سانتیگراد بمدت ۷۲ ساعت قرار داده می شوند تا سخت شدن بطور کامل صورت پذیرد. تعبیه هواکش و معبر عبوربخار آب از ضروریات است.

سیمای پورتلند دارای ترکیب شیمیایی زیر است؛

درصد	نوع ترکیب
۳۷-۶۰	$3 \text{ CaO} / \text{SiO}_2$
۱۵/۳۷	$2\text{Ca O} / \text{Si O}_2$
۷- ۱۵	$3 \text{ CaO} / \text{Al}_2 \text{ O}_3$
۱۰ - ۱۸	$4 \text{ CaO} / \text{Al}_2 \text{ O}_3 / \text{Fe}_2 \text{ O}_3$

ترکیبی از مجموعه فوق به همراه اندکی اکسید منیزیم سیمان پورتلند را تشکیل

می دهد. اگر سیمان با آب مخلوط شود هیدرولیز می شود و سپس متبلور می گردد.



گذشته از سیمان پورتلند سیمان لاستیکی (Rubber cement) و سیمان های

شیمیایی نیز مورد توجه هستند.

سیمان لاستیکی

هنوز جزئیات اتصال و پیوند ماهیچه بکمک سیمان لاستیکی (Rubber Cement)

که از گیاه بدست می آید بکمک یک محافظ یا نگهدارنده اصلاح سازی می شود.

ماسه سیلیسی ابتدا با آب مخلوط می شود و سپس خمیر لاستیکی افزوده می شود.

ماهیچه در داخل جعبه کوبیده می شود و سپس آن فرصت داده می شود تا در دمای

اتاق سخت شود. اگر یک جزء یا عامل ولکانیزه کردن (Vulcanizing) به سیمان

لاستیکی اضافه شد. ماهیچه ها پخته می شوند. ماهیچه هایی که با استفاده از این

چسب تهیه می شوند و بواسطه رطوبت و آب نرم نمی شوند.

سیمان های شیمیایی

سیمان های شیمیایی نظیر اکسی کلراید (Oxychloride)، چسب های ماهیچه مودر

توجهی هستند. ترکیب این نوع چسب مرکب از ۲۰ درصد وزنی کلرومنیزیم و

هشتاد درصد مگنیزیت کلسینه شده یا اشتعال یافته مرده ( Dead burned magnesite ) است. در حدود ۸ درصد از این مخلوط با سیمان سیلیسی مخلوط می شود و آب کافی به آن اضافه می گردد. ماهیچه بطریق معمول تهیه می شود و به آن فرضت داه می شود که بمدت ۴۸ ساعت در دمای محیط خشک شود.

سیلیکات ها (Silicates)

چسب های سیلیکاتی بطورگستردهای در فرآیند قالبگیری و تهیه ماهیچه مصرف می شوند. سیلیکات سدیم (Sodium silicate) و سیلیکات اتیل (Ethyl silicate) از مهمترین انواع اینگونه چسب ها هستند. از دمش گاز  $C O_2$  برای سخت شدن در این چسب ها استفاده می کنند که بیش از این به آن نمی پردازیم.

**فوران (Furan)**

فوران یک واژه عمومی است که نمایانگر ساختمان اصلی یک گروه از ترکیبات شیمیایی است. ساختار فوران را می توان بصورت زیر نشان داد. از این ساختار پایه ترکیبات دیگری که بعنوان چسب در تهیه مخلوط قالبگیری به کار می رود، فراهم می شود.

**فورفورال (Furfural)**

فورفورال از تعداد زیادی از محصولات سلولزی تهیه می شود. یک روش تولید تجارتي از طریق تقطیر چوب ذرت و پوست جو همراه با اسید سولفوریک رقیق است. ساختار شیمیایی فورفورال چنین است:



جهت خرید فایل word به سایت [www.kandooen.com](http://www.kandooen.com) مراجعه کنید  
یا با شماره های ۰۹۳۶۶۰۲۷۴۱۷ و ۰۹۳۶۶۴۰۶۸۵۷ و ۰۶۶۴۱۲۶۰-۰۵۱۱ تماس حاصل نمایید

[www.kandooen.com](http://www.kandooen.com)

[www.kandooen.com](http://www.kandooen.com)

[www.kandooen.com](http://www.kandooen.com)

### الکل فورفوریل (Furfuryl alcohol)

این ماده بعنوان ساده ماده پایه در چسب های فوران محسوب می شود. الکل فورفوریل از فورفورال تهیه می شود و ساختار آن بدین شکل است.

الکل فورفوریل بصورت مایع سیال وجود دارد و اگر اسید مناسب به اضافه شود پلیمریزه می شود. پلیمریزاسیون از نوع تراکمی است و محصول جنبی دارد. واکنش گرما زا است و درجه گرم فرآیند تسریع می شود. حرارت و گرمای جعبه گرم واکنش را سرعت می بخشد و حرارت ناشی از واکنش به لایه تا بخش های مرکزی، پلیمریزاسیون را تسریع می کند.

ساختار حاصل خطی است و چسب حاصل مومسان دما است و بهمین سبب استحکام بالا نیست اما اگر مقدار را سید کافی باشد زنجیره باشد زنجیرها بیدگر اتصال پیدا می کنند و یک ساختمان سه بعدی مشبک حاصل می شود و استحکام بالا می رود.

مشکلی که در رابطه با استفاده از چسبهای خودگیر ما وجود دارد آن است که برای عملیات اجرایی به صفحه مدلی احتیاج است که بتوان آنرا گرم نمود و نیز به گرمخانه ای که با استفاده از آن عملیات اصلاح سازی انجام گیرد، نیاز است. بنابراین برای تولید قطعات بزرگ ایجاد امکانات اجرایی دشوار است. بنابراین برای تولید قطعات بزرگ ایجاد امکانات اجرایی به صفحه مدلی احتیاج است که بتوان آنرا گرم نمود و نیز به گرمخانه ای که با استفاده از آن عملیات

اصلاح سازی انجام گیرد، نیاز است. بنابراین برای تولید قطعات بزرگ ایجاد امکانات اجرایی دشوار است و بهمین سبب قالبگیری پوسته ای تا حدودی برای تولید قطعات ریختگی کوچک محدود شده است.

چسب های صمغی (Resin binders) که می توانند با نگهداری در هوا بسهولت سخت شوند توسعه یافته اند و کاربرد مفیدی در تولید قالبهای بزرگ و ماهیچه بمنظور ریخته گری فلزات آهنی داشته اند. در مورد اینگونه چسبها نیز شبیه روش چسب سیلیکات سدیم، مخلوط قالبگیری بداخل جعبه ماهیچه ریخته می شود و پس از کوبش و آماده کردن ماهیچه، سخت شدن در شرایط عادی محیط صورت می پذیرد. بدین ترتیب در فرآیند اجرائی، خشک کردن در گرمخانه حذف شده است و در هزینه ها صرفه جویی قابل توجهی حاصل می شود. استحکام ماهیچه هایی که خودگیری و سفت شدن را بخودی خود در هوا انجام می دهند با استحکام ماهیچه های متعارف مقایسه است، در هر حال، چسب هایی که بدون استفاده از گرمخانه یا کوره، واکنش خودگیری و سفت شدن را انجام می دهند نسبتا گران هستند.

### فرآیند اصلاح سازی (Cold – curing process)

ماهیچه هایی که طی فرآیند تولید در جعبه ماهیچه تهیه می شوند و سپس در هوا قرار داده می شوند تا بدون هیچگونه عملیات اضافی بخودگیری و سفت شدن (Setting) دست یابند از مخلوطی مرکب از ماسه سیلیس و گروهی از صمغ ها

تهیه می شوند. اینگونه صمغ ها بر اثر واکنش با اسیدها پلیمرهایی مشبک تشکیل می دهند. چنین صمغ هایی از اختلاط اوره (Urea)، فرم بفرمول  $C_4H_3O - CH_2$  (OH) با نسب های متفاوت، ساخته می شوند. تهیه صمغ از مخلوط مذکور نه فقط بدلائل اقتصادی انجام می شد بلکه علت دیگر آن است که اگر الکل فورفوریل بتهایی مورد استفاده قرار گیرد، پیوند ضعیفی تشکیل می دهد. یک اسید قوی مثل اسید فسفلیک برای افزایش سرعت اصلاح سازی و خودگیری ماهیچه به کار می رود.

تجربیات نشان داده است که وجوه اوره باعث ایجاد تخلخل های میله ای (Pinhole porosity) در قطعات فولادی می شود و بهمین سبب اوره از ترکیب اینگونه چسب ها در فرآیندهای اصلاح سازی سرد و نیز چسب بدون پخت (NO - baking binder) حذف شده است و از مخلوطی مرکب از الکل فورفوریل پلیمر شده و ۱۵ پارافرم آلدئید (Paraformaldehyde) استفاده می شود.

اسید بعنوان تسریع کننده (C atalyst) در مخلوط به کار می رود و در برخی از موارد اسید تولوئن سولفونیک (Toluene sulphonic acid) نیز استفاده می شود. تسریع کننده که سخت کننده (Hardner) نامیده می شود، بطور معمول اسید فسفوریک (Phosphoric acid) است. یک مخلوط نمونه از ماسه سیلیسی، ۳ درصد چسب و تسریع کننده ای باندازه ۳۰ تا ۴۰ درصد وزنی چسب تهیه می شود. زمان خودگیری ماهیچه به مقدار تسریع کننده و درجه حرارت ماسه بستگی دارد.



اگر مقدار تسریع کننده زیاد شود، استحکام در مراحل اول زیاد است اما استحکام نهایی چندان بالا نیست درحالی که اگر مقدار تسریع کننده کم شود در مراحل ابتدایی استحکام خیلی پائین است ولی با گذشت زمان بشدت افزایش پیدا می کند بطوری که استحکام خیلی پائین است ولی با گذشت زمان بشدت افزایش پیدا می کند بطوری که استحکام نهایی بسیار بالا است. انتخاب اینکه آیا سرعت خودگیری و سفت شدن بالا (درصد تسریع کننده زیاد) مورد نظر است و یا آنکه استحکام نهایی زیاد (درصد تسریع کننده زیاد) مورد توجه است با کارگاه قالبگیری و ریخته گری است.

درجه حرارت ماسه نیز بر سرعت خودگیری و زمان سفت شدن تا حدنهایی اثر دارد. با افزایش درجه حرارت ماسه زمان سفت شدن و کسب سختی نهایی کاهش می یابد.

تهیه مخلوط ماسه برای تهیه ماهیچه بدین طریق انجام می شود که ابتدا ماسه سیلیسی تمیز بدان بدخل مخلوط کن ریخته می شود و سپس تسریع کننده اضافه می شود. همزدن مخلوط بخودبی صورت می گیرد تا تسریع کننده بخوبی بر روی سطوح ذرات ماسه توزیع و گسترده شود. در مرحله آخر صمغ (چسب) اضافه می شود، مخلوط کردن بسرعت انجام می گیرد و مخلوط آماده سریعا برای استفاده در قالبگیری یا ماهیچه سازی به کار می رود.

جهت خرید فایل word به سایت [www.kandooch.com](http://www.kandooch.com) مراجعه کنید  
یا با شماره های ۰۹۳۶۶۰۲۷۴۱۷ و ۰۹۳۶۶۴۰۶۸۵۷ و ۰۶۶۴۱۲۶۰-۰۵۱۱ تماس حاصل نمایید

یکی از مهمترین چسب هایی که در روش جعبه سرد به کار می رود الکل فورفوریل است. در این فرآیند نیازی به پخت یا حرارت دادن نیست و عملیات

تحت عنوان چسب هایی بدون پخت (No - bake binder) صورت می پذیرد.

اسیدهایی که در رورش جعبه سرد به کار می روند عمدتاً بدین قرار هستند؛

الف) اسید فسفریک ( $\text{P O}_4 \text{ H}_3$ )

این اسید بطور معمول در فرآیند اصلاح سازی سرد به کار می رود اما از طرفی

امکام جذب فسفر توسط فلز ریختگی وجود دارد و تشکیل فسفاتها از مخلوط

قالبگیری نیز محتمل است.

ب) اسید تولوئن سولفونیک ( Para - Toluene sulfonec acid )

ساختار ایند اسید بشکل زیر است؛



توانایی بیشتر این اسید درانجام واکنش مقدار لازم را کاهش می دهد،

ج) اسید بنزوسولفونیک (Benzene sulfoic acid)

قوی ترین اسید مصرفی اسید بنزوسولفونیک است . هنگامی که ماسه مصرف شده

باشد یا حالت قلیایی داشت باشد از این اسید مصرف می شود.

جهت خرید فایل word به سایت [www.kandooon.com](http://www.kandooon.com) مراجعه کنید  
یا با شماره های ۰۹۳۶۶۰۲۷۴۱۷ و ۰۹۳۶۶۴۰۶۸۵۷ و ۰۶۶۴۱۲۶۰-۵۱۱ تماس حاصل نمایید

Filename: Document1  
Directory:  
Template: C:\Documents and Settings\hadi  
tahaghoghi\Application  
Data\Microsoft\Templates\Normal.dotm

Title: :

Subject:

Author: m.r

Keywords:

Comments:

Creation Date: 4/15/2012 11:23:00 AM

Change Number: 1

Last Saved On:

Last Saved By: hadi tahaghoghi

Total Editing Time: 0 Minutes

Last Printed On: 4/15/2012 11:23:00 AM

As of Last Complete Printing

Number of Pages: 30

Number of Words: 4,551 (approx.)

Number of Characters: 25,945 (approx.)