

## پودمان ۴

### کاربرد دیرگدازها و جرم‌نسوز



بسیاری از محصولات صنعتی برای تکمیل فرایند تولید به کوره نیاز دارند. دستیابی به دمای بالا در کوره‌ها بدون استفاده از دیرگدازها امکان‌پذیر نیست. دیرگدازهای متنوعی براساس ویژگی و کاربرد توسعه یافته‌اند. در ساخت انواع کوره‌های صنعتی، انتخاب صحیح دیرگدازها نقش مهمی در کارایی کوره ایفا می‌کند.

آیا می‌توان از آجر معمولی برای ساخت شومینه استفاده کرد؟



شکل ۱

در کوره کارگاهی را در حالت خاموش و سرد باز کنید و به داخل آن نگاه کنید. به نظر شما آجرها و مواد به کاررفته در دیواره داخلی آن چه ویژگی‌هایی باید داشته باشد؟

فکر کنید



شکل ۳ – کوره الکتریکی

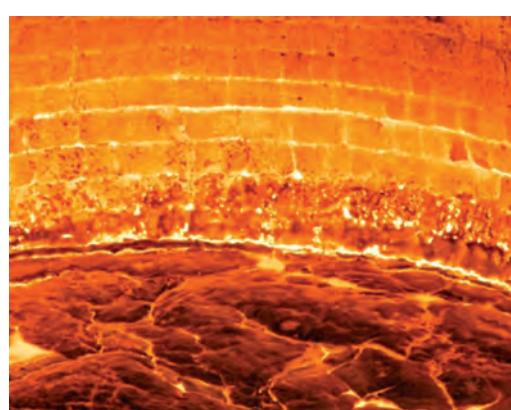


شکل ۲ – المنت کوره الکتریکی

دیرگذارها مواد سرامیکی هستند که قابلیت تحمل دمای بیش از ۱۰۰۰ درجه سلسیوس را دارند، بدون آنکه در خواص فیزیکی و شیمیایی آنها تغییری اتفاق بیفتد. دیرگذاری یک ماده، معیاری برای بیان محدوده دمای قابل استفاده از آن است.



شکل ۵ – پاتیل خالی حمل مذاب فولاد



شکل ۴ – آجرهای دیرگذار پاتیل در تماس با مذاب فولاد

## وظایف دیرگدازها

محفظه داخل کوره‌ها حاوی گازهای خورنده با دمای بسیار بالا است. در برخی از موارد نیز به ساخت و حمل مواد گداخته با دمای بالا نیاز است. برای مثال کوره ذوب فولاد یا پاتیل‌های حمل مذاب فولاد دمایی بیش از ۱۴۰۰ درجه سلسیوس دارند. وظیفه دیرگدازها علاوه بر کاهش انتقال حرارت و جلوگیری از اتلاف انرژی، محافظت از جداره بیرونی کوره در برابر خوردگی و دمای بالای داخل آن است.

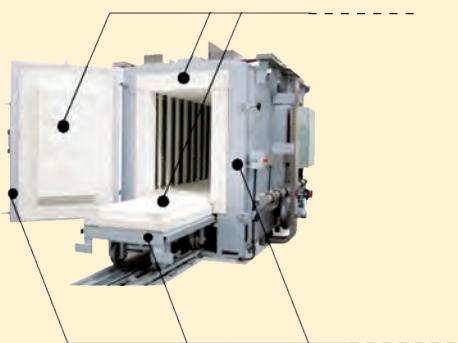


شکل ۶ - وظایف اصلی دیرگدازها

فعالیت کلاسی



دیرگدازها و جداره بیرونی را در کوره‌های زیر مشخص کنید.

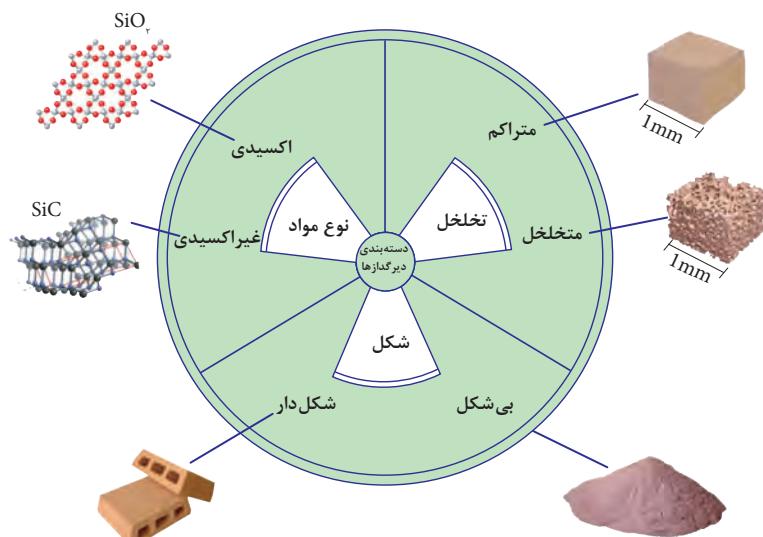


شکل ۸



شکل ۷

با توجه به اینکه دیرگدازها در صنایع تولیدی مختلف شامل سرامیک، شیشه، ذوب فلزات و تولید انواع مواد شیمیایی مانند اسیدها کاربرد دارند، دیرگدازهایی با ویژگی‌های فیزیکی و شیمیایی مختلف توسعه پیدا کرده‌اند. دیرگدازها را می‌توان با توجه به خواص فیزیکی و شیمیایی مانند شکل، تراکم و نوع مواد دسته‌بندی کرد.



شکل ۹ – دسته‌بندی دیرگدازها

جدول ۱

تعریف و کاربرد	دسته‌بندی دیرگداز	
دیرگدازهایی که تخلخل کمتر از ۴۵ درصد حجمی دارند.	متراکم	براساس تخلخل
دارای استحکام بالایی بوده و برای شرایط تحت فشار، ضربه یا سایش مناسب هستند.		
دیرگدازهایی که تخلخل بیش از ۴۵ درصد حجمی دارند.	متلخل	
دارای ضریب انتقال حرارتی کمی بوده و برای کاهش هدررفت حرارت و انرژی مناسب هستند.		
دیرگدازهایی که با شکل و ابعاد مشخص تولید می‌شوند و به محل مصرف انتقال می‌یابند.	شکل دار	براساس شکل
برای چیدمان منظم و دقیق مناسب هستند.		
دیرگدازهایی که به صورت کیسه‌ای بسته‌بندی شده و در محل مصرف شکل داده می‌شوند.	بی‌شکل	براساس نوع مواد
برای چسباندن دیرگدازهای شکل دار و ساخت دیواره‌های بدون درز و اشکال پیچیده مناسب هستند.		
دیرگدازهایی که حاوی مواد اکسیدی هستند.	اکسیدی	براساس نوع مواد
برای شرایط اکسیدی و کاربردهای معمول مناسب است.		
دیرگدازهایی که حاوی مواد غیراکسیدی هستند.	غیراکسیدی	
برای شرایط احیایی و کاربردهای ویژه مناسب است.		

دیرگدازها براساس میزان تخلخل به دو دستهٔ متخلخل و متراکم تقسیم می‌شوند. دیرگدازهای متخلخل بیش از ۴۵ درصد حجمی تخلخل دارند و سبک‌بودن و انتقال حرارت کم از جمله ویژگی‌های بارز این نوع دیرگدازها است؛ بنابراین بیشتر به عنوان عایق حرارتی استفاده می‌شوند. هرچه تخلخل کمتر باشد، دیرگداز متراکم‌تر است و استحکام بیشتری خواهد داشت و در نتیجه مقاومت آن در برابر سایش، ضربه و فشار افزایش پیدا می‌کند.



شکل ۱۲ – آجر آلومینایی متخلخل



شکل ۱۱ – آجر آلومینایی متراکم



شکل ۱۰ – قطعهٔ متخلخل

دیرگدازها براساس شکل ظاهری نیز به دو دستهٔ شکل‌دار و بی‌شکل تقسیم می‌شوند. دیرگدازهایی که در محل تولید با روش‌های مختلف مانند پرس، اکستروژن یا ریخته‌گری دوغابی شکل داده می‌شوند و سپس به محل مصرف انتقال می‌یابند، دیرگدازهای شکل‌دار نامیده می‌شوند. بسته به نوع و محل کاربرد، دیرگدازهای شکل‌دار متنوعی وجود دارد.



شکل ۱۵ – مبلمان کوره



شکل ۱۴ – راهگاه مذاب



شکل ۱۳ – آجر دیرگداز

دستهٔ دیگری از مواد دیرگداز نیز به صورت پودر خشک یا ملات به محل مصرف منتقل می‌شود تا با روش‌هایی مانند پاشیدن یا کوبیدن استفاده شود. جرم‌ها یا همان دیرگدازهای بی‌شکل را مونولیت<sup>۱</sup> نیز می‌نامند که به معنی یکپارچه بودن و نداشتن درز است.

۱- monolith



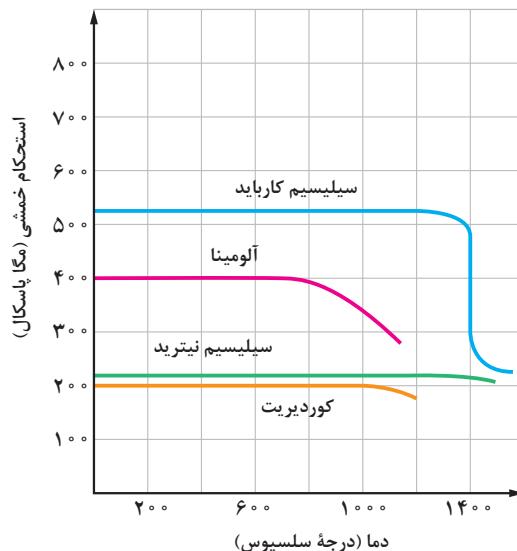
شکل ۱۷ – ملات پاشیدنی دیرگداز



شکل ۱۶ – جرم دیرگداز

مواد مورد استفاده در ساخت دیرگداز را نیز می‌توان به دو دستهٔ اکسیدی و غیراکسیدی تقسیم‌بندی کرد. دیرگدازهای اکسیدی معمول‌ترین نوع دیرگدازهای مورد استفاده در صنعت هستند و بیشتر دارای اکسیدهایی مانند آلومینیوم اکسید (آلومینا)، سیلیسیم اکسید (سیلیس) و منیزیم اکسید (منیزیت یا منیزیا) هستند. از دیگر ترکیبات مانند کرومیت، زیرکونیا نیز در برخی محصولات دیرگداز به منظور افزایش مقاومت به سایش استفاده می‌شود.

دیرگدازهای غیراکسیدی عمدتاً از مواد نیتریدی یا کاربایدی ساخته می‌شوند و مهم‌ترین ویژگی آنها علاوه بر دیرگدازی، حفظ استحکام مکانیکی در دمای بالا است. از مهم‌ترین این مواد، سیلیسیم کارباید و سیلیسیم نیترید هستند که استحکام خمشی خود را تا دمای  $1400^{\circ}\text{C}$  درجه سلسیوس حفظ می‌کنند.



شکل ۱۸ – نمودار استحکام خمشی چند ماده دیرگداز بر حسب دما

مهمنترین مشکل استفاده از دیرگدازهای غیراکسیدی، امکان اکسیدشدن در محیط حاوی اکسیژن و تجزیه‌شدن در دمای بالا است. برای مثال، سیلیسیم نیترید در دمای  $1900^{\circ}\text{C}$  درجه سلسیوس شروع به تجزیه شدن و آزاد کردن نیتروژن می‌کند.

## جدول ۲

نوع ماده	مزایا	معایب
اکسیدی	فراوانی مواد و ارزان بودن	افت استحکام در دمای کمتر از ۱۳۰ ° درجه سلسیوس
غیراکسیدی	حفظ استحکام تا دمای ۱۴۰ ° درجه سلسیوس	۱- اکسید شدن در محیط حاوی اکسیژن ۲- تجزیه شدن در دمای بالا ۳- هزینه بالا

با راهنمایی هنرآموز خود مشخص کنید که محصولات دیرگذار زیر در کدام دسته‌بندی قرار می‌گیرند.

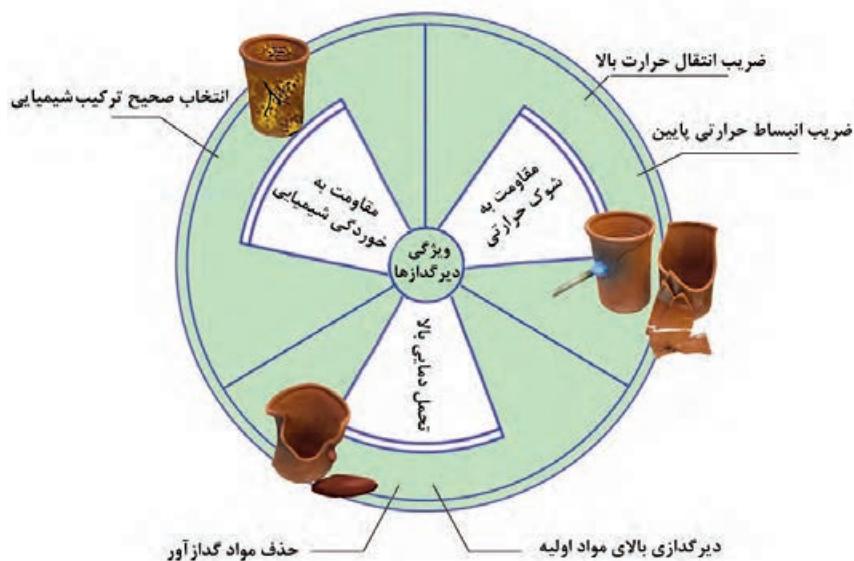
فعالیت کلاسی



## جدول ۳

دیرگذار				
نوع مواد	تراکم	شكل		
.....	.....	.....	جرم عایق آلومینیمی	
.....	.....	.....	آجر عایق آلومینیمی	
اکسیدی	متراکم	شکل دار	آجر سیلیسی	
.....	.....	.....	بوته گرافیتی	
اکسیدی	متخلخل	بی‌شکل	پتوی آلومینیمی	
اکسیدی	متراکم	بی‌شکل	سیمان آلومینات کلسیم	

با توجه به شرایط و محل نصب، دیرگدازها باید ویژگی‌های مناسب داشته باشند که مهم‌ترین آنها عبارت‌اند از:



شکل ۱۹

مقاومت به شوک حرارتی به این معنا است که قطعه با تغییرات ناگهانی دما دچار شکست و آسیب نشود. در کوره، مبلمان کوره و محل قرارگیری المنت‌های الکتریکی به دلیل گرمایش و سرمایش متناوب و سریع باید در برابر شوک حرارتی مقاوم باشند. دیرگداز مقاومت به شوک حرارتی، ضریب انتقال حرارت بالا و ضریب انبساط حرارتی کمی دارد. برای مثال کوردیریت با فرمول مینرالی  $2\text{MgO} \cdot 2\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{SiO}_4$  مقاومت به شوک حرارتی بالایی دارد و برای ساخت راهگاه‌های المنت‌های الکتریکی مناسب است.



شکل ۲۰- راهگاه‌های کوردیریتی برای قرارگیری المنت‌های الکتریکی

### تحمل دمایی دیرگدازها

آلومینا، سیلیس و منیزیت اکسیدهای اصلی مورد استفاده در ساخت محصولات دیرگداز هستند. از ترکیبات دیگری مانند کلسیم اکسید، زیرکونیا، سیلیسیم کارباید نیز در محصولات دیرگداز پیشرفته استفاده می‌شود.

جدول ۴

ماده	فرمول	دمای ذوب (درجه سلسیوس)
منیزیم اکسید خالص	MgO خالص	۲۸۰۰
منیزیم اکسید (۹۰-۹۵٪ درصد)	(۹۰-۹۵٪) MgO	۲۱۹۰
کلسیم اکسید	CaO	۲۵۷۰
سیلیسیم کارباید خالص	SiC	۲۸۳۰
کروم اکسید	Cr <sub>۲</sub> O <sub>۳</sub>	۲۱۳۸
آلومینای خالص	Al <sub>۲</sub> O <sub>۳</sub>	۲۰۵۰
سیلیس خالص	SiO <sub>۲</sub>	۱۷۱۵
زیرکونیا	ZrO <sub>۲</sub>	۲۷۰۰

اکسیدهای فلزی به صورت خالص عموماً دمای ذوب بسیار بالایی دارند ولی خالص سازی و استفاده از آنها به تنها ی برای ساخت قطعات دیرگداز صرفه اقتصادی ندارد. بنابراین از مواد معدنی یا ترکیبات حاصل از پخت و فراوری آنها استفاده می‌شود. این مواد با در نظر گرفتن نوع و درصد اکسیدهای اصلی و گدازآور موجود در آنها محدوده دمای ذوب گستردگی دارند.

جدول ۵

ترکیب	نوع	اکسیدهای اصلی موجود در ترکیب	دمای ذوب(درجه سلسیوس)
کائولن	معدنی	SiO <sub>۲</sub> . Al <sub>۲</sub> O <sub>۳</sub>	۱۷۵۰-۱۷۶۰
خاک نسوز	معدنی	SiO <sub>۲</sub> . Al <sub>۲</sub> O <sub>۳</sub>	۱۵۰۰-۱۷۷۵
مولایت	فراوری شده	SiO <sub>۲</sub> . Al <sub>۲</sub> O <sub>۳</sub>	۱۹۲۰
کوردیریت	فراوری شده	SiO <sub>۲</sub> . MgO . Al <sub>۲</sub> O <sub>۳</sub>	۱۴۰۰-۱۴۷۰
تالک	معدنی	MgO . SiO <sub>۲</sub>	۱۵۰۰
اولیوین	معدنی	Fe <sub>۲</sub> O <sub>۳</sub> . MgO . SiO <sub>۲</sub>	۱۶۵۰-۱۷۶۰
سیمان آلومینات کلسیم	فراوری شده	CaO . Al <sub>۲</sub> O <sub>۳</sub>	۱۶۰۰-۱۸۰۰

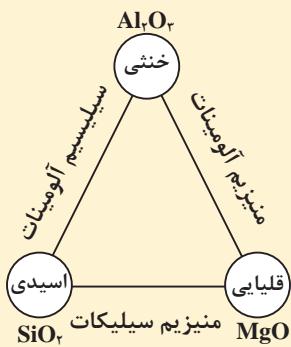


نسبت اکسیدهای اصلی در ترکیبات مواد معدنی و همچنین درصد و نوع ناخالصی‌های موجود در آنها تعیین‌کننده دمای ذوب است.

پیشتر بدانید



علاوه بر دیرگدازی و مقاومت به شوک حرارتی، باید به برهم‌کنش و تأثیر متقابل مواد داخل کوره و دیرگداز نیز توجه کرد تا از خوردگی شیمیایی دیرگدازها جلوگیری شود. بدین منظور، رفتار شیمیایی دیرگداز باید از نظر اسیدی، قلیایی یا خنثی بودن بررسی شود تا با انتخاب صحیح مواد اولیه دیرگداز در برابر خوردگی شیمیایی محیطی مقاومت بیشتری داشته باشد.



مهم‌ترین اکسیدهای فلزی خنثی، اسیدی و قلیایی به ترتیب آلومنینا، سیلیسیم آلومنینات اند از منیزیت است. دیرگدازهای حاوی ترکیبات این اکسیدها نیز عبارت‌اند از سیلیسیم آلومنینات با رفتار اسیدی، منیزیم آلومنینات با رفتار قلیایی و منیزیم سیلیکات‌ها با رفتار قلیایی و اسیدی که به درصد ترکیب آمیز وابسته است. در محیط اسیدی باید از دیرگدازهای اسیدی مانند دیرگدازهای سیلیسی و در محیط قلیایی باید از دیرگدازهای قلیایی مانند دیرگدازهای منیزیتی استفاده کرد.

جدول ۶

گروه	%Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	%Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	%SiO <sub>2</sub>	%MgO	ترکیب
سیلیسیم آلومنینات	-	۷۰	۳۰	-	مولایتی
منیزیم سیلیکات	۷	-	۴۲	۵۰	اولوینی
سیلیسیم آلومنینات	-	۳۵	۶۵	-	شاموتی
سیلیسیم آلومنینات	-	۱۰	۹۰	-	سیلیسی
منیزیم آلومنینات	-	۱۰	-	۹۰	منیزیتی
سیلیسیم آلومنینات	-	۶۳	۳۷	-	آنداژویتی
سیلیسیم آلومنینات	-	۹۵	۵	-	کوراندومی

مواد با رفتار اسیدی در واکنش با آب عامل کاتیون هیدروژن ایجاد می‌کنند مانند سیلیسیک اسید تشکیل می‌دهد. در حالی که مواد با رفتار قلیایی در واکنش با آب عامل آنیون هیدروکسید ایجاد می‌کنند مانند منیزیت که منیزیم هیدروکسید تشکیل می‌دهد.

جدول ۷

واکنش با آب	رفتار	اکسید
$\text{SiO}_\gamma + 2\text{H}_\gamma\text{O} \rightarrow \text{H}_\gamma\text{SiO}_\gamma^- + 2\text{H}^+$	اسیدی	سیلیسیس ( $\text{SiO}_2$ )
$\text{MgO} + \text{H}_\gamma\text{O} \rightarrow \text{Mg(OH)}_\gamma^- + \text{OH}^-$	بازی	منیزیت ( $\text{MgO}$ )

مواد اسیدی و بازی شدیداً به واکنش با یکدیگر تمايل دارند و محصول این واکنش نيز تشکيل نمک است مانند تشکيل منیزیم سولفات که از واکنش بین منیزیت و اسید سولفوریک ایجاد می‌شود.

### سنجهش دیرگدازی با مخروط‌های استاندارد

ذوب مواد دیرگداز در يك دمای مشخص اتفاق نمی‌افتد، بلکه به دليل پیچیدگی تركيب شیمیایی در بازه‌ای از دما شروع به نرم شدن می‌کند و تغيير شکل می‌دهد. دمایی را که در آن دیرگداز به دليل وزن خود شروع به تغيير شکل می‌کند دمای نرم‌شوندگی<sup>۱</sup> می‌نامند که به اختصار با<sup>۲</sup> PCE نشان داده می‌شود. به منظور اندازه‌گیری دمای نرم‌شوندگی، از مخروط‌های سرامیکی استاندارد استفاده می‌شود که به نام مخترع آن، مخروط زگر نامیده می‌شود. دمای نرم‌شوندگی این مخروط‌ها دمایی است که نوک مخروط با صفحه نگه‌دارنده آن تماس پیدا می‌کند.



مخروط زگر در دمای بالا (نرم شوندگی)

مخروط زگر در دمای میانی

مخروط زگر در دمای پایین

شکل ۲۱

دمایی که در آن مخروط زگر به صفحه نگه‌دارنده برخورد می‌کند، دمای نرم‌شوندگی نامیده می‌شود. در سال ۱۸۸۶ میلادی دکتر هرمن زگر<sup>۳</sup> آزمون مخروط را برای مطالعه و مقایسه ذوب‌شوندگی مواد سرامیکی

۱- Softening Point

۲- Pyrometric Cone Equivalent

۳- Herman Seger

ابداع کرد که به سرعت توسعه یافت. حدود ۱۰ سال بعد ادوارد اورتون<sup>۱</sup> تولید این مخروط‌ها را آغاز کرد. امروزه سری مخروط‌های استاندارد تجاری با عنوانین مخروط‌های زگر، مخروط‌های اورتون و مخروط‌های استافوردشایر<sup>۲</sup> توسعه یافته است که هر یک جدول استاندارد مخصوص خود را دارند.

نکته



در جدول استاندارد مخروط‌های استاندارد، دمای معادل مخروط‌ها براساس نرخ افزایش دما گزارش شده است که همواره باید به این مسئله دقت داشت.

#### جدول ۸

موارد کاربرد	محدوده دمایی معادل (درجه سلسیوس)	شماره مخروط اورتون
دکور رولعایی، لعب و مینا، شیشه	۸۵۰ تا ۵۶۰	۰۲۲ تا ۰۱۱
کاشی دیوار، محصولات رسی، لعب	۱۱۷۰ تا ۸۹۰	۱۰ تا ۰۳
پرسلان‌ها، کاشی کف، برخی دیرگذازها	۱۳۴۰ تا ۱۱۸۰	۱۲ تا ۰۴
دیرگذازها و سرامیک‌های صنعتی	۲۰۱۵ تا ۱۳۵۰	۱۳ تا ۰۴۲

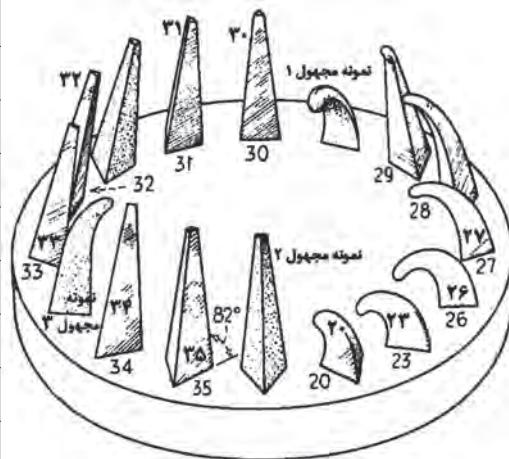
به منظور اندازه‌گیری محدوده دمای نرم‌شوندگی محصولات سرامیکی، ابتدا مخروط آن در ابعاد استاندارد ساخته می‌شود و به همراه دیگر مخروط‌های استاندارد زگر یا اورتون در کوره قرار داده می‌شود. دمای نرم‌شوندگی محصول سرامیکی را می‌توان با مقایسه کردن با دیگر مخروط‌های استاندارد تعیین کرد.



مخروط سه نمونه مجھول به همراه مخروط‌های استاندارد در کوره قرار داده شده است. مطابق جدول مربوط به دمای نرم‌شوندگی مخروط‌های استاندارد، شماره مخروط معادل و دمای نرم‌شوندگی نمونه‌های مجھول را در جاهای خالی در جدول ۹ بنویسید.

جدول ۹

محدوده دمای نرم‌شوندگی	مخروط استاندارد معادل	شماره نمونه	
		نمونه مجھول ۱	
درجه سلسیوس	شماره مخروط	درجه سلسیوس	شماره مخروط
۱۶۸۳	۳۱	۱۳۳۷	۱۲
۱۷۱۷	۳۲	۱۳۴۹	۱۳
۱۷۴۳	۳۳	۱۳۹۸	۱۴
۱۷۶۳	۳۴	۱۴۳۰	۱۵
۱۷۸۵	۳۵	۱۴۹۱	۱۶
۱۸۰۴	۳۶	۱۵۱۲	۱۷
۱۸۲۰	۳۷	۱۵۲۲	۱۸
۱۸۳۵	۳۸	۱۵۴۱	۱۹
۱۸۶۵	۳۹	۱۵۶۴	۲۰
۱۸۸۵	۴۰	۱۶۰۵	۲۳
۱۹۷۰	۴۱	۱۶۲۱	۲۶
۲۰۱۵	۴۲	۱۶۴۰	۲۷
		۱۶۴۶	۲۸
		۱۶۵۹	۲۹
		۱۶۶۵	۳۰



فکر کنید



چگونه می‌توان از مخروطهای استاندارد زِگ برای بررسی یکنواختی دمای کوره‌های صنعتی در قسمت‌های مختلف آن استفاده کرد؟

## روش تولید دیرگدازهای شکل دار

دیرگدازهای شکل دار برخلاف دیرگدازهای بی‌شکل، به شکل‌دهی و پخت نیاز دارند. بنابراین روند تولید دیرگدازهای شکل دار شامل مراحل زیر است:

۱- آماده‌سازی مواد اولیه و آمیز

۲- شکل‌دهی

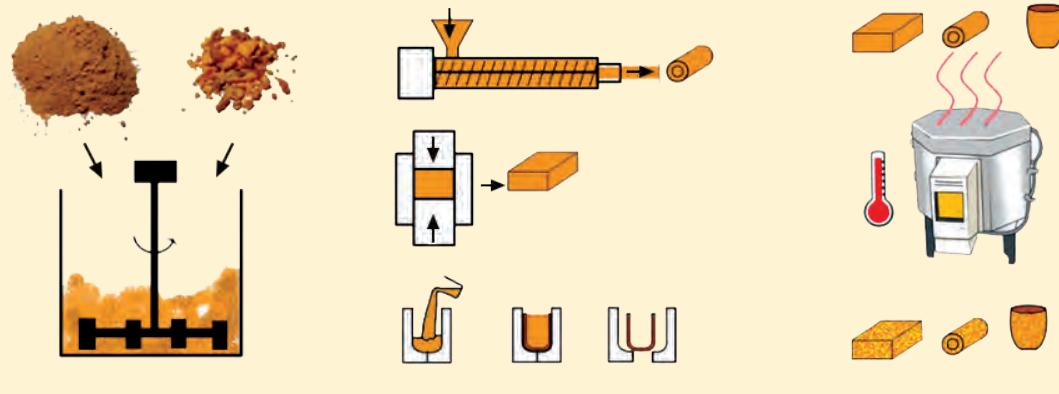
۳- خشک و پخت کردن

در حالی که دیرگدازهای بی‌شکل پس از آماده‌سازی مواد اولیه و آمیز، بسته‌بندی و به محل مصرف ارسال می‌شوند.

فعالیت کلاسی



شکل‌های زیر بیانگر کدام یک از مراحل تولید دیرگدازهای شکل دار است؟



روش‌های متنوعی مانند اکستروژن، پرس و ریخته‌گری دوغابی برای شکل‌دهی محصولات دیرگداز استفاده می‌شوند.

نکته



در پخت دیرگدازهای شکل دار باید دقّت داشت که دمای پخت نهایی قطعه بیش از دمای محل مصرف آن باشد تا از تغییرات ابعادی در کوره یا محل مصرف جلوگیری شود.

فعالیت کلاسی

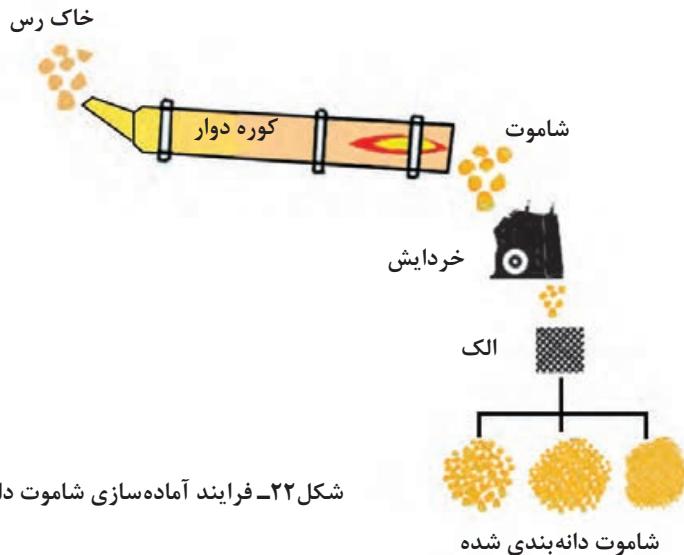


از چه روشی برای شکل‌دهی محصولات دیرگداز زیر استفاده شده است؟



آماده‌سازی مواد اولیه و شکل‌دهی آجر شاموتی شاموت نوعی دیرگداز با ترکیبی از دو اکسید اصلی آلومینا و سیلیس است. مقدار آلومینا ۲۵ تا ۴۸ درصد وزنی است و نقش تعیین‌کننده‌ای بر خواص شاموت دارد. هرچه درصد آلومینا بیشتر باشد دیرگدازی نیز بیشتر می‌شود. سهم بزرگی از مواد اولیه مصرفی برای تولید دیرگدازهای شاموتی را خاک‌های رسی مانند کائولن و بالکلی تشکیل می‌دهند. خاک رس با خاصیت پلاستیسیته و استحکام خشک و پخت بالا، علاوه بر بهبود شکل‌پذیری، باعث افزایش استحکام قطعه پس از شکل‌دهی می‌شود.

رس‌ها انقباض خشک و پخت بالایی دارند، بنابراین اگر آجر از رس خام ساخته شود تغییرات ابعادی زیادی خواهند داشت. برای کاهش تغییرات ابعادی آجر ابتدا خاک‌رس را می‌پزند. پخت خاک‌رس در کوره دور و در دمای ۱۴۵۰ درجه سلسیوس انجام می‌شود. شاموت خارج شده از کوره دور، خردایش شده و توسط الک دانه‌بندی می‌شود تا شاموت دانه‌بندی شده آماده شود.



شکل ۲۲- فرایند آماده‌سازی شاموت دانه‌بندی

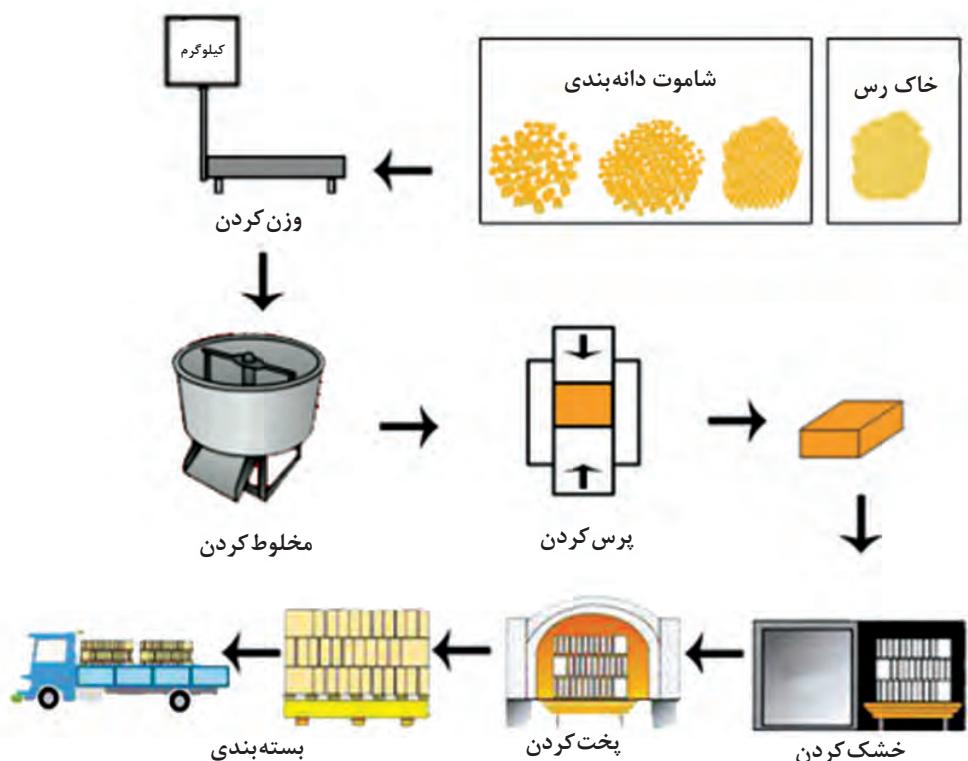
جدول ۱۰- ترکیب شیمیایی شاموت دانه‌بندی شده



شکل ۲۳

درصد وزنی	اکسید
۵۰-۵۳	$\text{SiO}_2$
۴۴-۴۸	$\text{Al}_2\text{O}_3$
حداکثر ۱	$\text{Fe}_2\text{O}_3$
حداکثر ۱	$\text{TiO}_2$
۰/۵	$\text{CaO}+\text{MgO}$
۰/۴	$\text{K}_2\text{O}+\text{Na}_2\text{O}$

شاموت دانه‌بندی شده به عنوان ماده اولیه وارد فرایند تولید آجر شاموتی می‌شود. با توجه به اینکه دانه‌های شاموت خاصیت پلاستیسیته و چسبندگی کمی دارند، نیاز به افزودن حدود ۱۵ تا ۲۰ درصد وزنی خاک رس پلاستیک مانند بالکلی دارند. ترکیب شاموت و خاک رس پس از وزن کردن، در مخلوط کن با رطوبتی کمتر از ۱۲ درصد وزنی مخلوط می‌شوند. آمیز حاصل توسط دستگاه پرس به صورت آجر شکل‌دهی می‌شود. آجرها ابتدا خشک شده و سپس پخت می‌شوند تا آماده تحویل به مصرف کننده باشند.



شکل ۲۴ – فرایند شکل‌دهی و تولید آجر شاموتی

آجرهای شاموتی با توجه به محل مصرف در شکل‌ها و ابعاد متنوعی تولید می‌شوند.



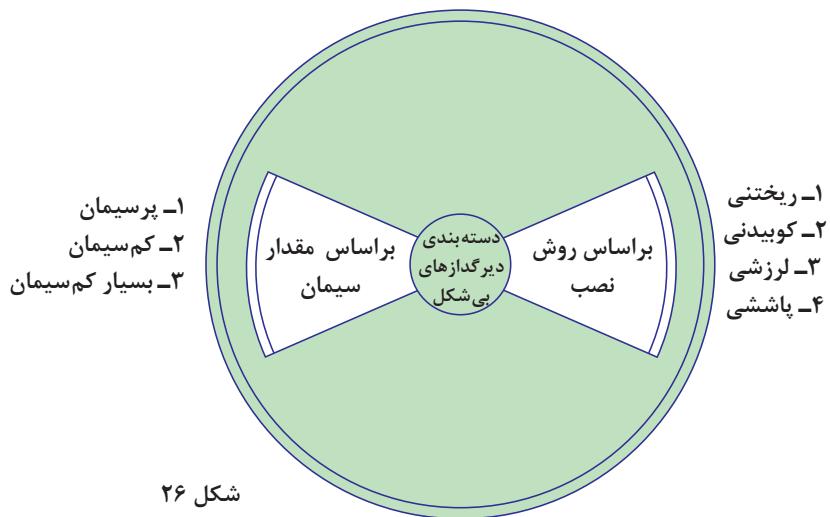
شکل ۲۵ – انواع آجرهای شاموتی

### روش تولید دیرگدازهای بی‌شکل

دیرگدازهای بی‌شکل که با عنایینی مانند جرم یا دیرگدازهای مونولیتیک (یکپارچه) نیز نام برده می‌شوند، مرحلهٔ شکل‌دهی ندارند و پس از آماده‌سازی مواد اولیه و ساخت آمیز، بسته‌بندی و به محل مصرف منتقل می‌شوند. نصب سریع و آسان و همچنین ارزان بودن این نوع دیرگدازها منجر به مصرف روزافزون آنها شده است.

### دسته‌بندی دیرگدازهای بی‌شکل

این نوع دیرگدازها براساس روش نصب و مقدار سیمان به دسته‌های مختلفی تقسیم‌بندی می‌شوند.



شكل ۲۶

### مقدار سیمان در دیرگدازهای بی‌شکل

همان‌گونه که از آجر معمولی برای ساخت شومینه و کوره نمی‌توان استفاده کرد، از سیمان معمولی نیز نمی‌توان برای این منظور استفاده کرد. بنابراین در دیرگدازهای بی‌شکل از سیمان نسوز به عنوان عامل گیرش استفاده می‌شود. گیرش در دیرگدازهای بی‌شکل عبارت است از فعل و انفعالاتی که برای افزایش استحکام در مرحلهٔ مصرف اتفاق می‌افتد. در این نوع دیرگدازها، فرایند گیرش با افزودن آب و برهم‌کنش بین

آب و جزء سیمانی آغاز شده و پس از تکمیل گیرش، دیرگداز استحکام لازم را به دست می‌آورد و در مقابل نفوذ آب مقاوم می‌شود. این دیرگدازها براساس مقدار سیمان مورد استفاده، به سه دستهٔ پرسیمان (بیش از ۱۰ درصد سیمان)، کم‌سیمان (۳ تا ۱۰ درصد سیمان) و بسیار کم‌سیمان (کمتر از ۳ درصد سیمان) تقسیم‌بندی می‌شوند. هرچه مقدار سیمان کمتر باشد، استحکام کمتر ولی دیرگدازی یا دمای قابل تحمل دیرگداز بیشتر می‌شود.



شكل ۲۷- سیمان نسوز کلسیم آلومیناتی

بیشتر بدانید



سیمان نسوز نوعی سیمان هیدرولیک با دیرگدازی بالا است که حاوی آلومینا و کلسیم به عنوان اجزای اصلی تشکیل‌دهنده است. دو نوع سیمان نسوز که بیشتر در دیرگدازها به عنوان عامل گیرش استفاده می‌شود، سیمان نسوز ۷۱ و ۸۰ است.

جدول ۱۱

نوع سیمان نسوز	درصد آلومینا	درصد کلسیم	دیرگدازی (درجه سلسیوس)	استحکام در ۳ روز (مگا پاسکال)
سیمان نسوز ۷۱	۷۰	۳۰	۱۶۵۰	۳۰
سیمان نسوز ۸۰	۸۰	۲۰	۱۷۵۰	۲۰

روش‌های نصب دیرگدازهای بی‌شکل: براساس روش نصب نیز دیرگدازهای بی‌شکل را با روش‌های ریختن، کوبیدن، لرزش و پاشش می‌توان اجرا کرد. از روش‌های دیگری مانند پرتاب، شکل‌دهی پلاستیکی و همچنین ماله‌کشی نیز می‌توان برای نصب دیرگدازهای بی‌شکل استفاده کرد.



شکل ۲۸ - نصب جرم با روش پاشش

### دیرگدازهای آلومینا سیلیکاتی

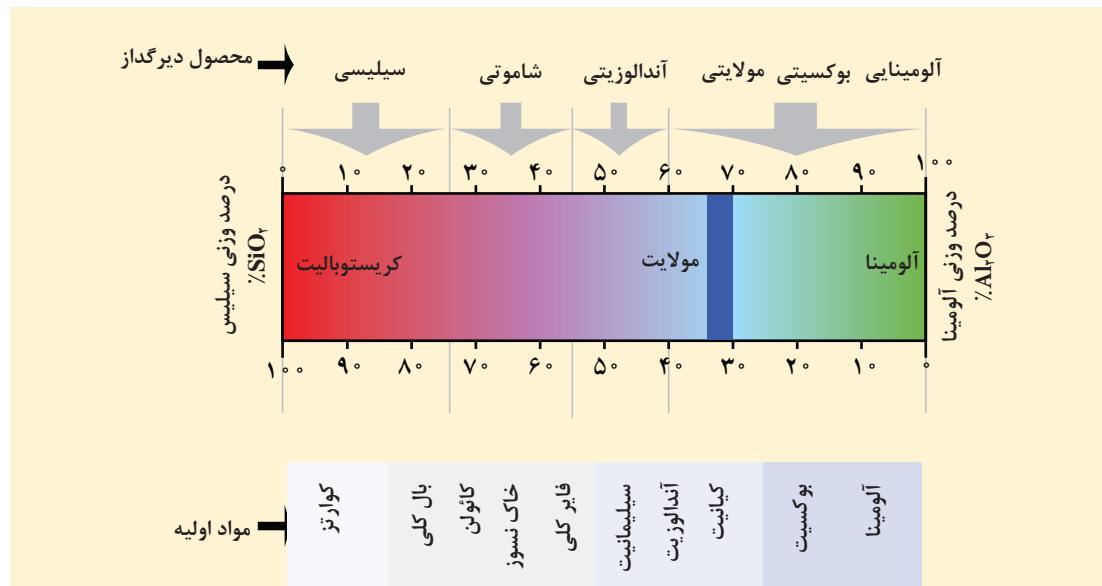
بیشتر بدانید



دیرگدازهای آلومینا سیلیکاتی را می‌توان اولین دیرگدازهای مورد استفاده بشر دانست که امروزه نیز به دلیل فراوانی مواد اولیه و روش تولید ساده از پرکاربردترین محصولات دیرگداز محسوب می‌شوند. این دیرگدازها ترکیبی از آلومینا و سیلیسیس هستند که بسته به درصد این دو اکسید در انواع آلومینیایی، بوکسیتی، مولایتی، آندالوزیتی، شاموتی و سیلیسی دسته‌بندی می‌شوند.

در فرایند پخت دیرگدازهای آلومینا سیلیکاتی، تشکیل فاز مولايت ( $3\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 2\text{SiO}_2$ ) از مواد اولیه مانند کائولن، آندالوزیت، کیانیت و سیلیمانیت ضروری است زیرا خواص مطلوب این دیرگدازها وابسته به این فاز کریستالی است. مولايت حاوی ۷۰ تا ۷۳ درصد وزنی آلومینا است و از جمله ویژگی اصلی مولايت دمای ذوب بالا (۱۸۵۰ درجه سلسیوس)، مقاومت به شوک حرارتی و پایداری شیمیایی مناسب است.

## پودهمان ۴: کاربرد دیرگدازها و جرم‌نسوز



شکل ۲۹

دیرگدازهای آلومینا سیلیکاتی که حاوی بیش از ۷۰ درصد آلومینا در ترکیب شیمیایی خود باشند، دارای دو فاز اصلی مولایت و آلومینا هستند و دیرگدازهایی که حاوی بیش از ۳۰ درصد سیلیس در ترکیب شیمیایی خود باشند نیز دارای دو فاز اصلی مولایت و کریستوبالیت هستند.

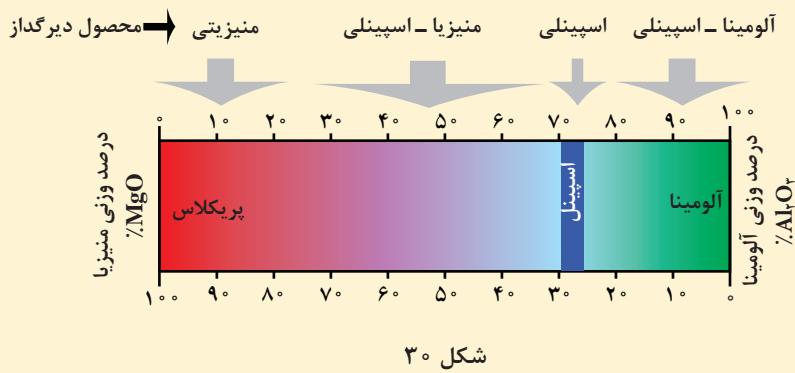
جدول ۱۲

دیرگداز آلومینا سیلیکاتی		
حداکثر دمای کار کرد (درجه سلسیوس)	فازهای کریستالی موجود	درصد آلومینا
۱۸۴۰	مولایت و آلومینا	بیش از ۷۰ درصد
۱۶۰۰	مولایت و کریستوبالیت	کمتر از ۷۰ درصد

### دیرگدازهای آلومینات منیزیمی

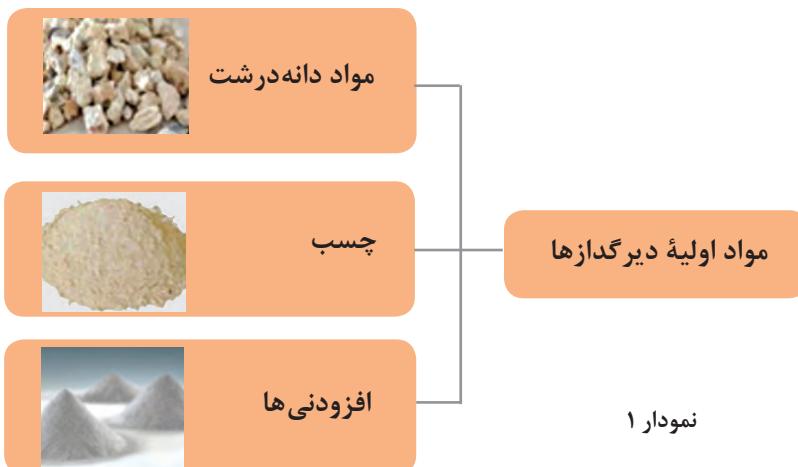
این دسته از دیرگدازها که از مواد اولیه برپایه آلومینا و منیزیت ساخته می‌شوند، رفتار قلیایی دارند و با عنایوینی مانند منیزیت آلومینایی، پریکلاسی، آلومین اسپینلی نام برده می‌شوند. در دیرگدازهای آلومینا-منیزیتی باید اسپینل MgAl<sub>2</sub>O<sub>4</sub> یا MgO·Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> تشکیل شود زیرا خواص مطلوب این دیرگدازها وابسته به این فاز کریستالی است. اسپینل حاوی ۲۱/۶۷ درصد وزنی آلومینا و ۲۸/۳۳ درصد وزنی منیزیا است و از جمله ویژگی بارز آن دمای ذوب ۲۱۳۵ درجه سلسیوس و مقاومت به شوک حرارتی و پایداری شیمیایی در محیط‌های قلیایی است. در صورتی که دیرگداز حاوی بیش از ۸۰ درصد آلومینا

باشد، دیرگداز آلومینا اسپینلی و در صورتی که دیرگداز حاوی کمتر از ۷۰ درصد آلومینا باشد، دیرگداز منیزیا- اسپینلی نامیده می‌شود.



### آماده‌سازی مواد اولیه

اکثر مواد اولیه‌ای که در محصولات دیرگداز استفاده می‌شوند، معدنی و طبیعی هستند که بیشتر بدون ترکیبات گدازآور و کاهش‌دهنده دمای ذوب مانند آهن اکسید و سایر اکسیدهای قلیایی از جمله سدیم و پتاسیم است. مواد اولیه مورد استفاده در ساخت محصولات دیرگداز را می‌توان در سه دسته مواد دانه درشت (اگریگیت<sup>۱</sup>)، چسب و افزودنی‌ها تقسیم‌بندی کرد.



مواد اولیه‌ای که دارای انبساط حجمی یا افت وزنی در هنگام افزایش دما هستند، در کوره‌های دوار یا تونلی در دمای بیش از ۱۴۵۰ درجه سلسیوس کلیینه و پیش پخت شده و سپس به صورت دانه‌بندی شده تا ابعاد ۲۰ میلی‌متر خردایش می‌شوند. این دانه‌های درشت بخش اصلی دیرگداز را تشکیل می‌دهد و بیشتر خواص محصول به این دانه‌ها بستگی دارد. هدف از این فرایند تکمیل تبدیلات ساختاری، کاهش تخلخل و افزایش تراکم است. سهم اگریگیت‌ها در مواد اولیه دیرگداز بیش از ۷۰ درصد وزنی است.

## جدول ۱۲

اگریگیت	ماده اولیه	دمای کلسینه (درجه سلسیوس)
شاموت	رس (کائولن، خاک نسوز)	۱۴۵۰
بوکسیت زینتری	بوکسیت	۱۶۰۰
منیزیت ددبرن	منیزیم کربنات، منیزیم هیدروکسید	۱۶۰۰-۲۰۰۰
منیزیت ذوبی	منیزیم کربنات، منیزیم هیدروکسید	۲۸۰۰
آلومینای تبیولار	آلومینا	۲۰۰۰

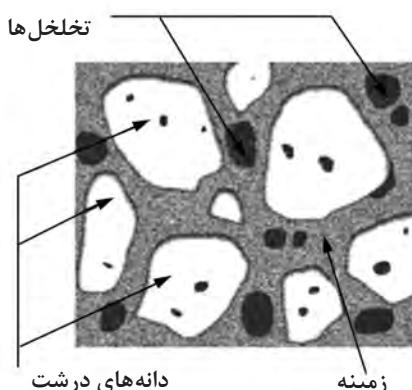
مواد اولیه کلسینه شده خاصیت چسبندگی و تغییر شکل پلاستیک در حالت عادی را نداشته و بنابراین برای افزایش شکل پذیری و ایجاد استحکام اولیه از چسب استفاده می‌شود. چسب‌ها بر پایه مواد معدنی مانند انواع رس‌ها یا سیمان‌های نسوز یا بر پایه مواد آلی مانند انواع قیر و قطران و رزین‌ها هستند. مواد افروزدنی نیز به عنوان استحکام‌دهنده، روان‌ساز، ضدیخ یا ضدخوردگی به میزان کمتر از ۵ درصد وزنی کل در ترکیب مواد اولیه محصولات دیرگداز استفاده می‌شود.

### بافت دیرگدازها

برخلاف اغلب محصولات سرامیکی، محصولات دیرگداز پس از تکمیل فرایند پخت بافت همگن و یک‌دستی ندارند. در آنها اغلب ساختمانی زمخت، ناهمگن و درشت دانه را می‌توان تشخیص داد که حاوی سه جزء اصلی دانه‌های درشت، زمینه و تخلخل‌ها است.



شکل ۳۲ - نمونه بافت دیرگداز زیر میکروسکوپ



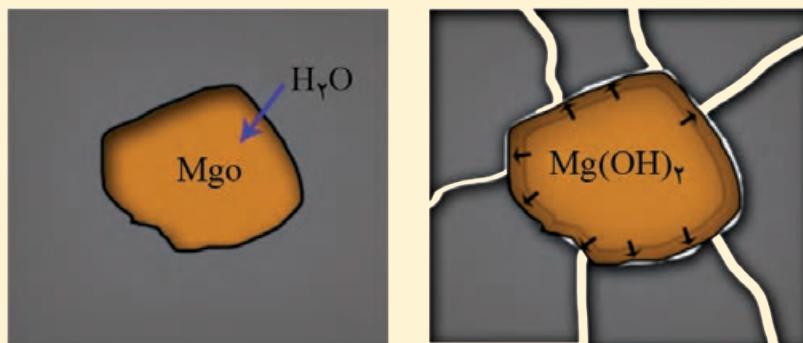
شکل ۳۱ - بافت دیرگداز

دانه‌های درشت همان اگریگیت‌هایی هستند که به عنوان مواد اولیه استفاده شده است. چسب مورد استفاده در مواد اولیه نیز پس از پخت تشکیل زمینه‌ای را می‌دهد که دانه‌های درشت را دربر می‌گیرد و با ایجاد اتصال بین آنها منجر به افزایش تراکم و استحکام محصول می‌شود. در اثر خروج آب یا حبس شدن هوا در مرحله پخت، تخلخل ایجاد می‌شود. گاهی نیز به صورت عمدی برای کاهش انتقال حرارت و ساخت عایق‌های دیرگداز از مواد تخلخل را استفاده می‌شود.

پیشتر بدانید



منیزیت به عنوان جزء اصلی دیرگدازهای قلیایی به واکنش با رطوبت و تشکیل منیزیم هیدروکسید (بروسیت) تمایل دارد و انبساط حجمی قابل توجه آن (۵۳ درصد)، باعث تخریب و ایجاد ترک در دیرگداز می‌شود.



شکل ۳۳ - ترک حاصل از هیدراته شدن منیزیت

بنابراین برای کاهش تمایل منیزیت به هیدراته شدن (تشکیل منیزیم هیدروکسید)، رشد دانه و کاهش تخلخل در دمای بین ۱۵۰۰ تا ۲۰۰۰ درجه سلسیوس کلسینه می‌کنند تا منیزیت تَف‌جوشیده یا منیزیت دِدبرن<sup>۱</sup> تولید شود. در صورت افزایش دما تا ۲۸۰۰ درجه سلسیوس، منیزیات ذوبی تولید می‌شود.

### نسوزچینی (نسوزکاری)

به فرایند نصب دیرگدازها نسوزچینی یا نسوزکاری گفته می‌شود. در نسوزچینی معمولاً از یک لایه عایق به عنوان لایه آستر برای اطمینان از انتقال نیافتن حرارت به جداره استفاده می‌شود، ولی لایه‌ای که در معرض مواد داخل کوره است باید متراکم باشد تا مقاومت بیشتری در برابر ضربه و فشار داشته باشد. در صورت آجرچینی بیشتر از آجر عایق و در صورت استفاده از دیرگدازهای بی‌شکل از جرم‌های عایق به عنوان آستر استفاده می‌شود. امکان ترکیب لایه‌های جرم و آجر با یکدیگر نیز وجود دارد.

نکته



جرم‌ها یا دیرگدازهای بی‌شکل، تراکم و مقاومت به سایش کمتری نسبت به آجرها دارند؛ بنابراین در صورت وجود سایش و فشار بر دیرگدازها، استفاده از آجرهای متراکم پیشنهاد می‌شود.

### جدول ۱۴

	<p>در نسوزچینی با آجرهای دیرگداز باید دقّت داشت تا درز بین آجرهای دو لایه، در راستای یکدیگر نباشد، زیرا درزها محلی مناسب برای انتقال حرارت است.</p>
	<p>در نسوزچینی با جرمها باید از آنکر استفاده کرد تا از ریزش جرم جلوگیری شود. انکرها معمولاً فلزی هستند و پیش از عایق‌کاری و نسوز چینی به جداره جوش داده می‌شوند. پس از اتصال انکرها، به ترتیب الیاف سرامیک، جرم عایق و جرم متراکم اعمال می‌شوند.</p>

در دیرگدازهای شکل دار مانند آجر، معمولاً درز وجود دارد. درز بین آجرها محل مناسبی برای خروج حرارت و همچنین نفوذ مواد داخل کوره و ایجاد خوردگی در جداره دیرگداز است. در حالی که دیرگدازهای بی‌شکل بدون درز هستند و بنابراین امکان اتلاف انرژی نیز در آنها کمتر است.

### جدول ۱۵

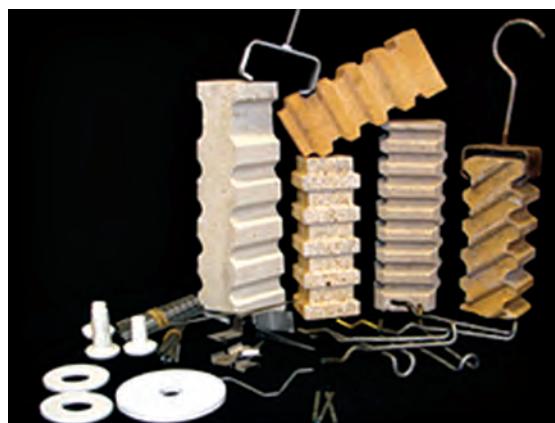
۱- اجرای سریع‌تری دارد. ۲- بدون درز است.	<b>مزایا</b>	<b>جرم دیرگداز</b>
۱- استحکام کمتری دارد. ۲- نیاز به انکر دارد.	<b>معایب</b>	
۱- از نظر ابعادی دقیق‌تر است. ۲- دوام بیشتر در برابر فشار و سایش دارد.	<b>مزایا</b>	<b>آجر دیرگداز</b>
۱- اجرای کندی دارد. ۲- نیاز به درزبندي دارد.	<b>معایب</b>	

## انکرها

انکرها در دو نوع سرامیکی و فلزی استفاده می‌شوند. برای دمای بیش از ۱۲۰۰ درجه سلسیوس یا شرایط با خوردگی بالا، استفاده از نوع سرامیکی پیشنهاد می‌شود. انتخاب و نصب نادرست انکرها می‌تواند منجر به ریزش دیرگدازها شده و در نتیجه خسارت سنگینی ایجاد شود.



انکر فلزی



انکر سرامیکی

شکل ۳۴- انواع انکر

انکرها پیش از اجرای لایه دیرگداز بی‌شکل مانند انواع جرم‌ها و الیاف سرامیکی به جداره اتصال داده می‌شوند تا سطح تماس دیرگداز با جداره افزایش یابد و از ریزش جرم جلوگیری شود.



انکر فلزی V شکل



انکر فلزی Z شکل

شکل ۳۵

نکات مهم درخصوص استفاده از انکرها:

- محاسبه تعداد انکرهای مورد نیاز
- رعایت الگوی چیدمان انکرها
- رعایت فاصله بین مراکز انکرها
- ارتفاع مناسب انکر نسبت به ضخامت جداره دیرگداز

استفاده بیش از انکرها به همان میزان مضر است که استفاده از تعداد کم آن مخرب است. موقعیت نصب انکرها براساس محل نصب و وزن جداره دیرگداز متفاوت است. فاصله بین مراکز انکرها بین ۱۵ تا ۴۰ سانتی‌متر متغیر است. در صورت کمبودن این فاصله به دلیل افزایش ترک‌ها، امکان ریزش افزایش پیدا می‌کند و در صورت زیادبودن فاصله نیز عملکرد آن مطلوب و مفید نخواهد بود. حد فاصل مناسب بین انکرها در سقف حدود ۳۰ سانتی‌متر و در دیواره نیز ۴۰ سانتی‌متر است.

فکر کنید



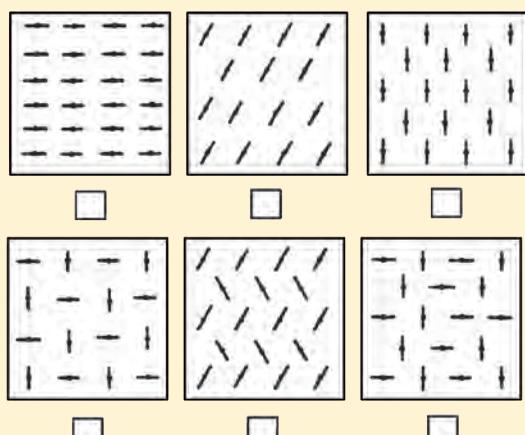
چرا فاصله بین مراکز انکرها در سقف کمتر از فاصله بین آنها در دیواره است؟

بهتر است انکرها در یک راستا نباشند تا منجر به ایجاد ترک‌های طویل و موازی نشوند. باید الگوی چیدمان به گونه‌ای باشد که بتوان تصویر یک لوزی یا مربع را با انکرها ترسیم کرد.

فعالیت کلاسی



کدام یک از چیدمان‌های زیر برای انکر فلزی صحیح هستند؟



شکل ۲۶



شکل ۲۷- انکر فلزی در دو نمای جلو و پهلو

ارتفاع انکر تا حداکثر سه چهارم ضخامت جداره دیرگداز پیشنهاد می‌شود و کل بدنه انکر باید داخل جرم دیرگداز قرار گیرد.

نکته



نوك انکرهای فلزی با ماده‌ای پلیمری پوشانده می‌شود تا در حرارت بالا سوخته شده و فضای خالی برای انقباض و انبساط فلز ایجاد کند. در غیر این صورت، انسباط بیشتر فلز نسبت به دیرگداز باعث ایجاد ترک در جرم می‌شود.

بیشتر بدانید



شکل ۳۸- نمونه‌ای از انکر نوع V آماده برای نصب دیرگداز بی‌شكل

انکرها از جنس فولادهای آلیاژی ضدزنگ ساخته می‌شوند و دمای کاری آنها با توجه به نوع و ترکیب آلیاژ متفاوت است.

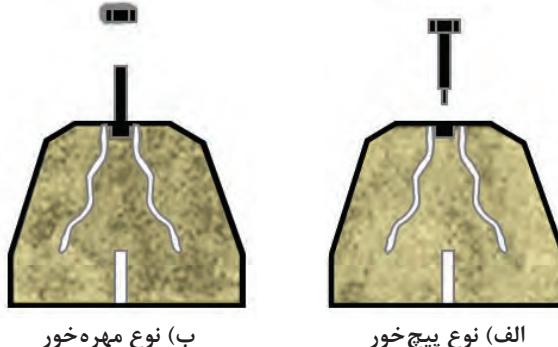
جوش دادن انکر به جداره باید با الکتروودی با قطر مناسب انجام شود. همچنین باید به جنس انکر و جداره نیز دقّت کرد.

#### جدول ۱۶

جنس انکر	دهمای کارکرد (درجه سلسیوس)
کربن استیل	۴۳۰
استیل ضدزنگ ۳۰۴	۷۶۰
استیل ضدزنگ ۳۱۶	۷۶۰
استیل ضدزنگ ۳۰۹	۸۲۰
استیل ضدزنگ ۳۱۰	۹۳۰
انکونل ۶۰۰	۱۱۰۰

#### پودهمان ۴: کاربرد دیرگدازها و جرم‌نسوز

به جای انکرهای فلزی، از بلوک‌های انکردار پیش ساخته<sup>۱</sup> نیز می‌توان استفاده کرد. مزیت این نوع انکرها نصب و تخریب سریع‌تر لایه دیرگداز است.

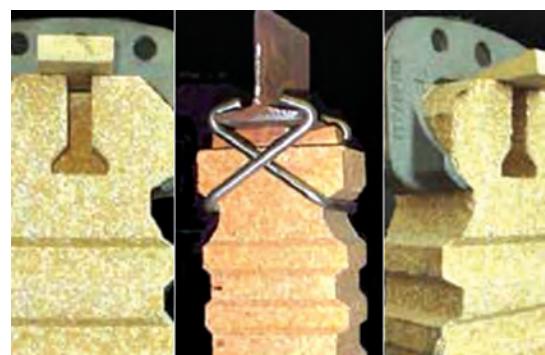


شکل ۳۹- بلوک انکردار پیش ساخته

انکرهای سرامیکی برای دمای بیش از ۱۱۰۰ درجه سلسیوس و یا شرایط محیطی خورنده مناسب هستند. تحمل بار سنگین و امکان افزایش ضخامت لایه دیرگداز از دیگر مزیت‌های انکرهای سرامیکی است.

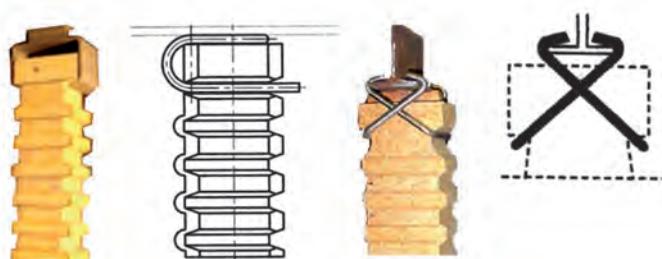


شکل ۴۱



شکل ۴۰

برای آجرهای سرامیکی بین ۴ تا ۶ انکر در هر مترمربع پیشنهاد می‌شود. انکرهای سرامیکی برخلاف انکرهای فلزی امکان جوشکاری و اتصال مستقیم به جداره را ندارند؛ بنابراین باید از یک نگهدارنده که می‌تواند به جداره جوش یا پیچ شود، استفاده کرد.



شکل ۴۲- برخی از واسطه‌های فلزی برای اتصال انکرهای سرامیکی به جداره

## پتوها و الیاف دیرگداز

امروزه الیاف دیرگداز به صورت پتو، بُرد، صفحه و آجر، پارچه و ریسمان کاربرد گسترده‌ای پیدا کرده است. این دسته از محصولات جزء دیرگدازهای عایق هستند که وزن سبک، انتقال حرارت بسیار ضعیف و نصب آسان از جمله ویژگی‌های آنها است.



ب) محصولات عایق ساخته شده از الیاف دیرگداز



الف) الیاف دیرگداز

شکل ۴۳

محصولات عایق ساخته شده از الیاف دیرگداز، شکل پذیرند و به آسانی خم شده و بریده می‌شوند. این ویژگی علاوه بر افزایش سرعت نصب، امکان پوشش‌دادن انواع سطوح با پیچیدگی‌های هندسی را فراهم می‌کند.



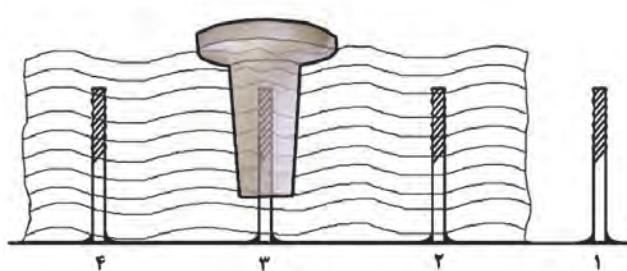
شکل ۴۴ – برش دادن عایق‌های ساخته شده از الیاف دیرگداز    شکل ۴۵ – خم شدن عایق‌های ساخته شده از الیاف دیرگداز

#### پودهمان ۴: کاربرد دیرگدازها و جرم‌نسوز

نصب پتوهای ساده ساخته شده از الیاف دیرگداز به انکرهای سرامیکی نیاز دارد. بدین منظور میله‌ای سرپیچ دار به جداره جوش داده می‌شود و پتوی سرامیکی نصب می‌شود. سپس انکر سرامیکی به میله پیچ می‌شود.



الف) انکر سرامیکی



ب) استفاده از انکر سرامیکی برای نصب پتوی عایق

شکل ۴۶

گاهی نیز پتوهای عایق به صورت بلوک‌های بزرگ به نام مدول برای نصب سریع‌تر و آسان‌تر به کار گرفته می‌شوند. در این حالت، ابتدا بلوک‌ها در کنار یکدیگر قرار داده می‌شوند و سپس تسممهای دور بریده شده و خارج می‌شوند.



ب



الف

شکل ۴۷ - پتوهای عایق به صورت بلوک

استفاده از دستکش، عینک و پوشش کامل بدن در هنگام کار با الیاف سرامیکی ضرورت دارد زیرا الیاف سرامیکی بُرنده و حساسیت‌زا هستند. استنشاق الیاف نیز منجر به بیماری‌های مزمن ریوی می‌شود؛ بنابراین استفاده از ماسک الزامی است.

فکر کنید



- ۱- چرا از دیرگدازهای عایق الیافی فقط در دیوار و سقف کوره‌ها استفاده می‌شود؟
- ۲- استفاده از این محصولات در کف کوره چه مشکلاتی را به همراه دارد؟



شکل ۴۸

## از مشیابی

نمره	استاندارد (شاخص‌ها، داوری، نمره‌دهی)	نتایج	استاندارد عملکرد	تكلیف عملکردی (شاخص‌گاه)	پودهمان
۳	تحلیل و تعیین کاربرد مواد دیرگذار و جرم‌های نسوز	بالاتر از حد انتظار			
۲	سنجهش دیرگذاری بالاستفاده از مخربوهای استاندارد، تعیین ویژگی‌های مواد دیرگذار مورد استفاده در کوره، تعیین اصول نسوز چینی کوره	در حد انتظار	تعیین تأثیر مواد دیرگذار و جرم‌های نسوز در صنعت سرامیک براساس استانداردملى ایران	۱- بررسی دسته‌بندی مواد دیرگذار در صنعت سرامیک ۲- بررسی تأثیر مواد دیرگذار و جمل نسوز در صنعت سرامیک	کاربرد دیرگذارها و جرم نسوز
۱	تفکیک مواد دیرگذار	پایین‌تر از حد انتظار			
نمره مستمر از ۵					
نمره واحد یادگیری از ۳					
نمره واحد یادگیری از ۲۰					

