

# تکمیل ضدآتش و دیرسوزی منسوجات

سال انتشار: ۱۳۹۲

ویرایش نخست



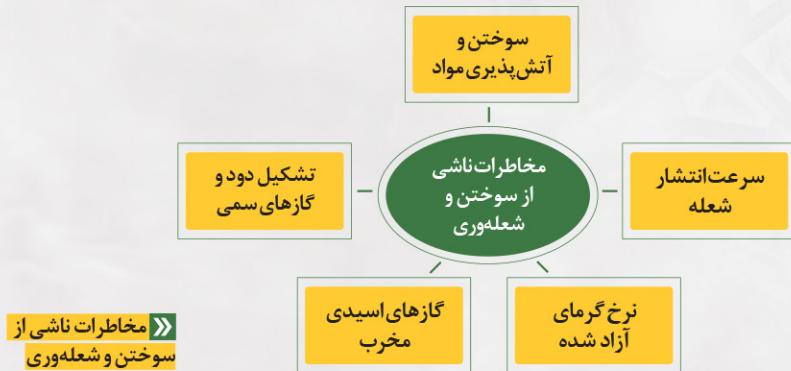
۴۹ سال پیش ریچارد فایسن، در سخنرانی معروف خود در ۱۹۵۹ با عنوان «آن پایین، فضای بسیاری هست»، به بررسی بعد رشد نیافته علم مواد پرداخت که بعداً به نانو معروف شد. به دلیل تأثیر این فناوری بر بیشتر صنایع و فناوری‌های موجود، عقیده صاحب‌نظران این است که متخصصان رشته‌های مختلف بدون گرایش به مباحث نانو در دهه‌های آینده، فرصتی برای رشد نخواهد داشت. شواهد موجود نشان می‌دهد که در صد بالایی از بازارهای جدید محصولات مختلف ممکنی بر فناوری نانو خواهد بود. فناوری نانو تغییر بنیادی مسیری است که در آینده، موجب ساخت مواد جدید خواهد شد و انقلابی در مواد و فرایندهای تولید آنها ایجاد خواهد کرد. محققان قادر به ایجاد ساختارهایی از مواد خواهند شد، که در طبیعت نبوده و شیمی مرسوم نیز قادر به ایجاد آن نیست. برخی از مزایای مواد نانو ساختار عبارتند از: مواد سبک‌تر، قوی‌تر و قابل برناوری‌بیزی، کاهش هزینه عمر کاری از طریق کاهش دفعه‌های نقص فنی؛ ایزار نوین بر پایه اصول و معماری جدید؛ به کارگیری کارخانه‌های مولکولی یا خوش‌ای که مزیت مونتاژ مواد در سطح نانو را دارند. این مواد می‌توانند کاربردهای مختلفی را در صنایعی همچون: صنعت نساجی، صنعت هوایپمازی، صنعت خودرو، و غیره ایجاد کنند. به دلیل هزینه‌بر بودن فناوری نانو گسترش این فناوری در صنعت نساجی بیشتر در حوزه‌های غیر از منسوجات خانگی و پوشاسک که در آنها کار آیی مهمتر از قیمت است، خواهد بود. حوزه‌هایی همچون منسوجات ورزشی، پزشکی، نظامی و...

## منسوجات دیرسوز

یکی از کاربردهای فناوری نانو در تکمیل منسوجات ایجاد خاصیت دیرسوزی در منسوجات است. آتش‌سوزی‌های شخصی بیشتر در اماکن مسکونی روی می‌دهد. جایی که وسایل منزل، کفپوش‌ها و البته بطور گسترده وجود دارند و سوختی مناسب برای آتش به شمار می‌روند. یکی از روش‌های ممکن برای کاهش میزان خسارات ناشی از آتش‌سوزی استفاده از مواد تاخیرانداز شعله است. این مواد به شکل فیزیکی یا با ایجاد پیوند بر روی پلیمر منسوجات مانع آتش می‌شوند.

بیشتر ضدآتش‌های مصرفي تا سال ۱۹۷۰ دارای قابلیت کاهش آتش‌پذیری و نرخ انتشار سطحی آتش بودند اما در سال‌های اخیر توجه بیشتری بر نرخ گرمای آزاد شده و انتشار دود و گازهای سمی و کشنه معطوف شده است. بروز آتش‌سوزی‌ها در آسمان‌خراش‌ها و ساختمان‌های مرتفع سبب شده است که نقش ضد آتش‌های دارای قابلیت کاهش میزان دود و گازهای سمی که خنگی ساکنان را به همراه دارد، پررنگ‌تر شود.





### اشتعال پذیری الیاف و روش‌های تکمیل تاخیراندازی شعله کالای نساجی

میزان آتش پذیری الیاف به عوامل مختلفی همچون ساختمان شیمیایی لیف، سهولت در سوختن، وزن و بافت پارچه وغیره بستگی دارد. در عمل هر گز نمی‌توان پارچه را به صورتی درآورد که اصلاً آتش نگیرد مگر آنکه پارچه از الیاف شیشه‌ای، آزیست، کربن و یا الیاف کولار تهیه شده باشد. نومکس با اینکه بسیار گران است در حال حاضر بیشترین مصرف را در مواردی که تاخیراندازی شعله مهمترین فاکتور است نظیر، لباس آتش نشان، لباس رانندگان مسابقات، کارگران ذوب آهن وغیره دارد. از خصوصیات



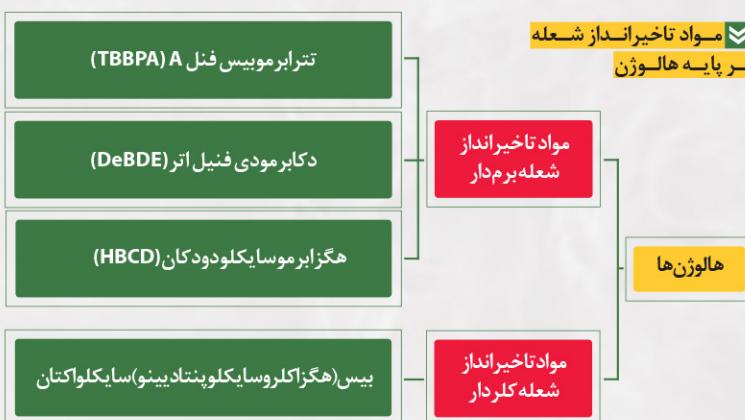
### روش‌های تکمیل تاخیراندازی شعله کالای نساجی

تکمیل تاخیراندازی شعله مناسب می‌توان به موارد زیر اشاره کرد:

- عدم تاثیر و یا حداقل تاثیر بر خواص فیزیکی و مکانیکی
- سادگی فرآیند مقاوم سازی نسبت به شعله و افزایش نقطه اشتعال الایاف
- کم کردن طول شعله حاصل از سوختن
- ادامه نیافتن سوختن با حذف منبع آتش
- کاهش سرعت حرکت آتش بر روی کالا
- تولید نکردن مواد سمی حین سوختن
- مقاومت نسبت به شستشوی خانگی در صورت استفاده در البسه و لوازم منزل
- کم هزینه بودن عملیات

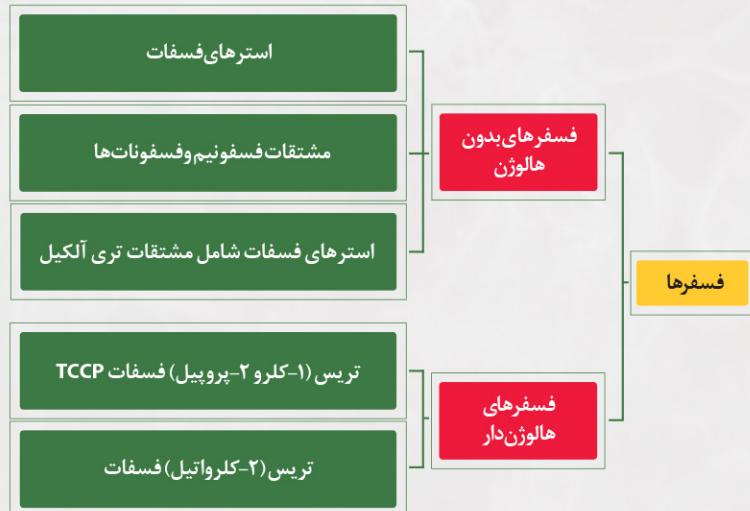
#### ساختار شیمیایی مواد تاخیرانداز شعله

■ **هالوژن‌ها:** یک مکانیسم برای بهبود تاخیراندازی شعله مواد ترمومیلانستیک، کاهش نقطه ذوب آنها است. تیجه این امر در نحوه تشكیل بازدارنده‌های رادیکال‌های آزاد در آتش است و سبب دور شدن ماده از شعله بدون سوختن آن می‌شود. باز داشتن رادیکال‌های آزاد موجب کاهش گازهای سوختنی تولید شده در اثر سوختن ماده می‌شود. حرارت مواد سوختنی، موجب تشكیل رادیکال‌های هیدروژن، اکسیژن، هیدروکسید و پروکسید که متعاقباً توسط آتش اکسید شده، می‌شود. مواد تاخیرانداز شعله این رادیکال‌ها را به دام می‌اندازند و در نتیجه از اکسید شدن شان جلوگیری می‌کنند.



■ **آنتیموان:** آنتیموان (که تنها در حضور هالوژن‌ها عمل می‌کند) نیز همانند فسفرها برای جمع آوری رادیکال‌های آزاد هیدروژن و هیدروکسید که برای سوختن لازم هستند، عمل می‌کند. در آتش، هالیدهای آنتیموان و هالید اکسیدها در حجم‌های کافی تولید می‌شوند که در نتیجه آن پرده‌ای مهمناند از گاز خشی بر روی جسم ایجاد می‌شود که از رسیدن اکسیژن به سطح جسم و همچنین گسترش شعله جلوگیری می‌کند.

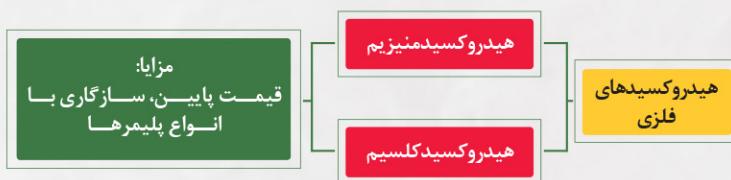
■ فسفرها: فسفرها با ایجاد خاکستر، که به صورت تشکیل اسید فسفریک و کاهش رهایش بخارات قابل اشتعال است، عمل می کنند.



#### مواد تاخیرانداز شعله بر پایه فسفر

■ نیتروژن: نیتروژن به عنوان یک افزایش‌دهنده تاخیراندازی شعله به همراه فسفر و همچنین به تنهایی در پلی‌آمیدها و آمینوپلاست‌ها، شناخته می‌شود. اصولاً مواد تاخیرانداز شعله نیتروژنی در پلیمرهای نیتروژن دار نظیر پلی‌یورتان‌ها و پلی‌آمیدها استفاده می‌شوند.  
هیدروکسیدهای فلزی:

مکانیسم عمل: جذب حرارت، تولید آب، خنک کردن آتش و پلیمر، رقیق کردن مخلوط گازهای قابل اشتعال.



#### مواد تاخیرانداز شعله - هیدروکسیدهای فلزی

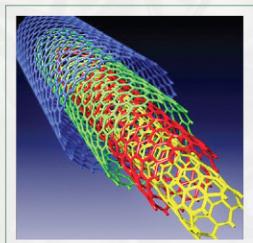
■ ترکیبات بور: پرمصرف ترین ترکیب اسید بوریک است. اسید بوریک و بورات سدیم (بوراکس  $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ ) دوماده تاخیرانداز شعله هستند که اصولاً برای مواد سلولزی مورد استفاده قرار می‌گرفتند.

## مواد تاخیرانداز شعله نانویی

فناوری نانو نه تنها در تولید الیاف، بلکه در ارتقا تکمیل‌های شیمیایی نیز مؤثر واقع شده است. تاثیر فناوری نانو در حیطه تکمیل منسوجات باعث ابداع روش‌های تکمیل جدید و بروز کاربردهای نوین شده است. در تکمیل‌های تاخیرانداز شعله در منسوجات نیز در حیطه نانو تحقیقاتی صورت گرفته است و از مواد در ابعاد نانو استفاده شده است که به برخی از آنها اشاره می‌شود:

■ **نانوذرات:** نانو ذرات هنگامی که به خوبی در ماتریس پلمری دیسپرس شوند، نانو کامپوزیت‌ها را تشکیل می‌دهند، که خواص مطلوب سیاری را از جمله بهبود خواص مکانیکی، حرارتی و خاصیت ضدآتش را به همراه خواهند داشت. مثلاً مخلوطی که شامل پنج درصد از ذرات میکروسکوپی دی اکسید سیلیکون یا ذرات خاک اکسید آلومینیوم باشد، بطور چشمگیری موجب کاهش میزان ماده تاخیرانداز شعله که پیش از آن مورد استفاده قرار می‌گرفت، می‌شود. نانوذرات به شکلی بک پوسته محافظت در اطراف ماده سوختنی در می‌آیند که موجب کاهش سرعت رهاشدن گازهای سمی ناشی از مواد تاخیرانداز شعله شیمیایی می‌شوند.

■ **نانو ذرات رس:** بکاربردن نانو ذرات رس باعث بهبود خواص ضدآتش در الیاف، کاهش سرعت رهایش حرارت، افزایش تشکیل خاکستر، کاهش میزان تولید دوده، کاهش میزان تولید مونوکسید کربن می‌گردد و سازگار با محیط زیست است.



تصویری از نانولوله کربنی



نانوپور آلومینیمی بهینه‌شده  
توسط شرکت فناوران دانش گسترش  
سپهرآین

■ **نانولوله کربنی:** بکاربردن نانولوله‌های کربنی سبب ایجاد مقاومت در برابر شعله، افزایش استحکام و بهبود سایر خواص فیزیکی می‌شود.

■ **میکا (ورقه نازک سیلیکا):** نانو میکا سبب تشکیل خاکستر و ایجاد سد در برابر حرارت شده، و باعث کاهش میزان رهایش گازهای ناشی از سوختن پلمر می‌شود.

■ **نانو هیدروکسید آلومینیوم و منیزیم:** بکاربردن نانو هیدروکسید آلومینیوم و منیزیم باعث تحریب حرارتی گرم‌گیر و ایجاد دود کمتر در حین سوختن می‌شود.

■ **کربوکسیلیک اسید** به همراه نانو ذرات پلی کربوکسیلیک اسیدها به همراه نانو ذرات در ترکیب با کاتالیزورهای حاوی فسفر به عنوان جایگزینی برای کراس لینک کننده‌های فرمالدهیدی بکار می‌روند که سدیم هیوفسفیت به عنوان کاتالیزور حاوی فسفر می‌تواند سبب ایجاد خاصیت تاخیر در شعله کالا شود.

## ایجاد خاصیت دیرسوزی در منسوجات

■ پنه و روش‌های نانویی ایجاد تاخیر در شعله: در بین الیاف طبیعی پنه به شدت خطر آتش‌پذیری دارد. سلوولز در اثر تخریب حرارتی به ماده کوچکتری به نام لوو‌گلوکوزان (LG) تبدیل می‌شود که این ماده و محصولات فرار حاصل از پیرولیز آن از قابلیت اشتغال‌پذیر بالایی برخوردار هستند. برای کاهش تولید لوو‌گلوکوزان می‌توان زنجیرهای سلوولز را با اسید فسفویک شبکه کرد. این دسته از اسیدها همچون کاتالیزوری برای آب‌گیری و کربونیزاسیون هستند و بدین ترتیب خاصیت ضدآتش مطلوبی را تأمین می‌کنند. برخی از ضدآتش‌های حاوی برم نیز از طریق واکنش‌های آب‌گیری و استریفیکاسیون، خاکسترها کربنی تولید می‌کنند.

■ استفاده پلی کربوکسیلیک اسیدها به همراه نانو ذرات: پلی کربوکسیلیک اسیدها به همراه نمک‌های آلی اسیدهای فسفره بر روی کالای سلوولزی به دلیل ایجاد پیوند عرضی بین زنجیرهای سلوولزی طی واکنش استریفیکاسیون گزینه‌های مناسبی جهت تکمیل ضدچروک به حساب می‌آیند که اگر  $\%16$  فسفر داشته باشد سبب ایجاد خاصیت تاخیر در شعله در کالای کراس‌لینک شده می‌شود. استفاده از نانو ذرات ZnO سدیم هیپوفسفیت، بوتان ترا کربوکسیلیک اسید، روی کالای پنه و پنه/پلی‌استر بر روی پد-خشک-پخت ایجاد خاصیت تاخیر در شعله می‌کند.

■ استفاده از نانو ذرات رس: نانو ذرات رس به عنوان تاخیرانداز شعله روی کالای پنه‌ای شامل مزایای زیر است.

۱ افزایش دوام دربرابر آتش

۲ جلوگیری از انتقال آتش به پارچه در اثر متورم شدن

۳ حفظ نرمی و لطافت پارچه

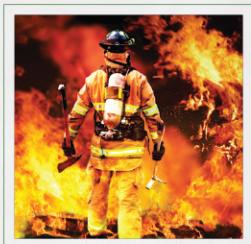


« نمونه خام و نمونه عمل شده با مواد تاخیرانداز شعله »

■ استفاده از نانو هیدروکسید آلومینیوم: هیدروکسید آلومینیوم که بعنوان تری‌هیدرات آلومینا (ATH) نیز شناخته می‌شود، امروزه بیشترین حجم مصرفی را به عنوان ماده تاخیرانداز آتش دارا است. نتایج بدست آمده از آزمون‌ها و آنالیزهای مختلف نشان‌دهنده این است که نانو هیدروکسید آلومینیوم به عنوان یک ماده دیرسوز کننده شعله دوست‌دار محیط‌زیست، به خوبی توانایی افزایش مقاومت

حرارتی الیاف سلولزی را دارا است.

■ استفاده از نانولولهای کربن: پوشش‌های نانوکامپوزیتی با استفاده از نانولولهای کربنی و مونومر ضد آتش وینیل فسفونیک اسید برای افزایش مقاومت حرارتی تحت تشعشع ماوراء بنفش ساخته شده‌اند. مونومرهای ضد آتش وینیلی به عنوان پل میان الیاف سلولزی و نانولوله کربنی استفاده شده است که سبب ایجاد خاصیت دیرسوزی در منسوجات می‌شود.



لباس ضد آتش نشانان

■ پلاسمما: پلاسمما شامل گاز یونیزه شده با انواع گونه‌های فعال مثل یون‌های مثبت و منفی، الکترون، فوتون و مولکول‌های برانگیخته است. فناوری پلاسمما می‌تواند با اتم‌ها و مولکول‌های سطح واکنش دهد و سطح را اصلاح کند بدون اینکه به کل ماده آسیبی وارد کند. در این صورت گرفت مواد ضد آتش بر پایه فسفر به سطح منسوج راحت‌تر انجام می‌پذیرد. با گرفت مونومر (اکریلات فسفات و مشتقان فسفات) روی پارچه ابریشمی و پنبه‌ای توسط پلاسمای آرگون کاهش شعله‌پذیری بدست آمده است.

■ پلیاستر و روش‌های نانویی ایجاد تاخیر در شعله: پلیاستر پلیمری نیمه‌بلوری با خواص مطلوبی همچون مقاومت شیمیایی، حرارتی و قابلیت رسندگی بالا بوده که الیاف تهیه شده از این پلیمر بالاترین میزان تولید و در نتیجه مصرف را در میان الیاف مصنوعی دیگر داراست. مشکل عمدۀ این پلیمر، آتش‌پذیری و شره کردن در حین سوختن آن است. برای ضد آتش نمودن پلیاستر از ترکیبات فسفر و بروم استفاده می‌شود. از جمله این مواد می‌توان به استرهای فسفات حاوی برم، تریس دی بروم‌پروپیل فسفات معروف به تریس، مواد شیمیایی حاوی برم مانند هگزا بروم‌سیکلودودکان (HBCD) اشاره کرد.

#### ۱ استفاده از نانوذرات رس

■ نانوماده: رس - گرید DK2

■ کامپوزیت تولید شده: پلیاستر / رس

■ روش تولید: اختلاط مذاب

■ مکانیسم عمل: حضور رس در ماتریس پلیمری پلیاستر باعث بهبود مقاومت شعله‌پذیری آن می‌شود و مکانیزم آن به صورت کاهش حداکثر رهایش گرما است. همچنین از نانوذرات سیلیکاروی پلیاستر برای رسیدن به خاصیت تاخیر در شعله توسط روش لایه به لایه (کوت به وسیله فیلم‌های نازک) استفاده شده است.

#### ۲ استفاده پلی کربکسیلیک اسیدهایه همراه نانوذرات

■ نانوماده: دی اکسید تیتانیوم

■ کامپوزیت تولید شده: پلی استر  $TiO_2$

### ■ روش تولید: ذوب ریسی

■ مکانیسم عمل: سایر مواد مورد استفاده عبارتند از: سیتریک اسید، مالئیک اسید و سدیم هیپوفسفیت. کالای هیدرولیز شده دارای باقیمانده خاکستر بیشتری نسبت به کالای هیدرولیز نشده بوده است. سدیم هیپوفسفیت سبب کاهش سرعت گسترش حرارت شده و میزان درصد خاکستر باقیمانده افزایش یافته است.

■ ضد آتش نمودن ریون: ریون رامی توان همانند پنبه ضد آتش کرد. اما بهتر آن است که افزودنی های دارای قابلیت ضد آتش را در حمام رسندگی ویسکور، بدان افزود. از جمله این مواد می توان به افزودنی های بر پایه الکلی دی اکساففورینان دی سولفید، اشاره کرد.

■ ضد آتش نمودن پشم: پشم، لیفی است که در برخی مصارف خاص نیازمند تکمیل ضد آتش است. می توان از طریق رمکشی نمک های هگزا فلوروزیر کونات و تیتانات لیف را ضد آتش کرد. نمک های زیر کوئنیوم دارای ایندرید قابلیت افزایش تولید خاکستر حین سوختن هستند. ماده دیگر که کاربرد بسیار دارد، TBPA، تترابرومفتالیک ایندرید است.

■ ضد آتش نمودن نایلوون: از روش های معمول ضد آتش کردن نایلوون افزودن مواد مختلف به مذاب پلیمری آن است. از جمله این افزودنی ها می توان به ترکیبات فسفری، ترکیبات برم دار، ناتوذرات رس، اکسید آتنی موان و برم و ترکیبات حاوی اوره و فرمالدیدها اشاره کرد.

■ ضد آتش نمودن پلی پروپیلن: برای ضد آتش کردن PP می توان پلیمر، لیف و یا فیلامنت آن را با مواد ضد آتش عمل نمود.

■ فسفات آمونیوم به همراه هیدروکسی اتیل

سیلانوارات

■ فسفات آمونیوم به همراه رزین های اوره

اسیدهای فلزی  $Sb_4O_6$

■ ترکیبات هالوژنه هالوژن های آتنیومان

■ ترکیبات فسفر با پایه آکی و غیر آکی

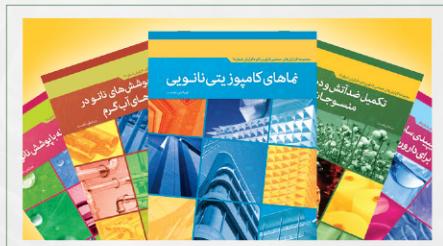
■ فسفات آمونیوم به همراه هیدروکسید منیزیم فرمالدیهید

### ↗ مواد ضد آتش به کاربرده شده برای پلی پروپیلن

### معرفی شرکت های تولید کننده

نام شرکت	تلفن	نمبر	پایگاه اینترنتی
پادجامه	۰۲۱-۶۶۹۷۰۷۵۸	۰۲۱-۶۶۹۷۰۷۸۰	www.padjameh.com

از مجموعه گزارش‌های صنعتی فناوری نانو منتشر شده است



- نهادهای کامپوزیتی نانویی
  - کاربرد پوشش‌های نانو در لوله‌های آب گرم
  - ظرف آسیز خانه با پوشش نانویی
  - تکمیل ضدآتش و دیرسوزی منسوجات
  - نانوذرات لیپیدی، سامانه‌ای جدید برای دارورسانی

## مجموعه نرم افزارهای «نانو و صنعت»

مجموعه نرم افزارهای نانو و صنعت با هدف معرفی کاربردهای فناوری نانو در بخش‌ها و صنایع مختلف طراحی و منتشر شده است. در این نرم افزار اطلاعاتی مفید و کاربردی در قالب فیلم مستند، مقاله، کتاب الکترونیکی و مصاحبه با کارشناسان، در اختیار فعالان صنعتی کشور و علاقمندان به فناوری نانو قرار داده شده است. تاکنون شش عنوان از مجموعه نرم افزارهای نانو و صنعت با موضوع کاربردهای فناوری نانو در صنایع «فت»، «خودرو»، «نساجی»، «ساخت و ساز»، «بهداشت و سلامت» و «کشاورزی» ارائه شده است.

www.nanosun.ir - ۸۸۰۲۳۹۶۴ : ساری

•٢١-٦٣١٠٠

•२१-६३१०६३१०

نایابگاه اینترنتی : nanoindustry.ir

im@nano.in

۱۴۰۶۰-۳۴۴

تلفیق

نیاں

مایگاہ ایڈ

بست

صفحة ١٠٢

ستاد ویژه توسعه فناوری نانو  
کارگاه صنعت و بازار

طراحی و اجرا: توسعه فناوری مهرویژن  
تهییه کننده: سمیرا سیف‌الهزاده