

مقدمه:

استفاده از فناوری‌های نوین برای دستیابی به محصولات بهتر و کارایی بالاتر، مهمترین و تنها عامل اختراعات و اکتشافات است. نانوپوشش‌ها هم ویژگی‌های محصولات را از جنبه‌های مختلف افزایش داده‌اند. در فعالیت‌های صنعتی می‌توان به پوشش‌دهی نانومتری ضد سایش، ضد خش و مقاوم در برابر خوردگی اشاره کرد. پوشش‌های اپتیکی هم به سرعت در حال پیشرفت هستند. کاربردهای پزشکی و بهداشتی هم بیشترین تأثیر را روی سلامتی و زندگی ما دارند. برای مثال پوشش‌های نانو کامپوزیتی در صنایع بسته‌بندی سبب نازک‌تر شدن بسته‌بندی و سبکی و طولانی‌تر شدن عمر مواد غذایی می‌شوند. در حقیقت نانوپوشش‌ها گونه‌ای از لایه‌های نازک هستند که یا ابعاد آن‌ها در حد نانو می‌باشد، و یا زمینه‌ای (سُل) دارند که ذرات ریز در ابعاد نانو در آن پراکنده شده‌اند و خواص ویژه‌ای را به آن می‌بخشند. یکی از مواردی که در حال حاضر فناوری نانو در آن به طور گسترده و مؤثری مورد استفاده قرار گرفته است، فرآیندهای پوشش‌دهی و به دنبال آن تولید مواد نانو ساختار است. بررسی‌های انجام گرفته بر روی نانوپوشش‌ها نشان می‌دهد که خواص آنها در بسیاری موارد نسبت به پوشش‌های معمولی بهبود چشمگیری دارد. نانوپوشش‌ها در مقایسه با پوشش‌های میکرومتری از ضریب انبساط حرارتی، سختی و چقرمگی بالاتر و مقاومت بیشتر در برابر خوردگی، سایش و فرسایش برخوردار هستند. تاکنون عمده تحقیقات انجام شده بر روی نانوپوشش‌ها مربوط به پوشش‌های با سختی بالا و فوق سخت (Super hard) است. پوشش‌های فوق سخت پوشش‌هایی هستند که سختی آنها بیشتر از ۴۰ گیگا پاسکال است. [۲]

چهار گروه مهم از نانوپوشش‌ها عبارتند از:

۱. پوشش‌های دانه‌ای (nano grade)
۲. پوشش‌های شبکه‌ای و چندلایه‌ای (super lattice)
۳. پوشش‌های لایه نازک (Thin films)
۴. پوشش‌های نانو کامپوزیتی

در صنعت نساجی، فناوری نانو بیشتر به منظور تولید مواد جدید، بهبود خواص مواد موجود و ارتقا کیفیت محصولات، به کار گرفته می‌شود و در تقلیل قیمت محصولات نقش چندانی نخواهد داشت. البته در آینده نزدیک نوآوری تولید محصولات جدید تحول کلیدی است که توسط فناوری نانو در صنعت نساجی ایجاد خواهد شد. روش پوشش‌دهی نانوذرات روی سطح الیاف، یکی از روش‌های معمول در صنعت نساجی است. این روش‌ها شامل، اسپری کردن چاپ و آبکشی روی سطح است. خواص

الیافی که از فناوری نانو بهره می‌برند، عبارت است از:

دفاع آب، مقاوم به گرد و غبار، ضد چروک، ضد باکتری، ضد سایش و مقاوم در برابر اشعه‌های مضر چون فرابنفش، ضد حریق می‌باشد. [۵]

کاربرد نانوذرات نقره

ذرات یون نقره در مقیاس نانو نانوذرات نقره یا همان (nano silver) خواص ضد عفونی کننده یا آنتی باکتریال دارند. البته، خواص ضد عفونی کننده نقره از گذشته نیز شناخته شده بود. مثلاً قرار دادن ظروف نقره‌ای بر روی جراحات زخمیان جنگ‌ها، یا نگهداری شیر و لبنیات در ظروف نقره‌ای از نمونه‌های خواص آنتی باکتریال نقره است که در زمان‌های گذشته نیز شناخته شده بود. اما کوچک شدن ذرات یون نقره موجب افزایش سطح نقره و بنابراین افزایش واکنش پذیری آن می‌شود. پوشش دادن الیاف پارچه‌ها با نانوذرات نقره موجب ایجاد خواص ضد عفونی کننده در پارچه‌ها می‌شود. بدین ترتیب، باکتری‌ها و قارچ‌ها امکان رشد و تکثیر نمی‌یابند. این ویژگی، در مورد لباس‌ها و پوشش‌هایی که بیشتر در معرض عرق کردن هستند، مانند جوراب و کفش، موجب می‌شود که این لباس‌ها و پوشش‌ها، علی‌رغم عرق کردن، بو نگیرند.

سنتز نانوذرات نقره به روش احیای شیمیایی

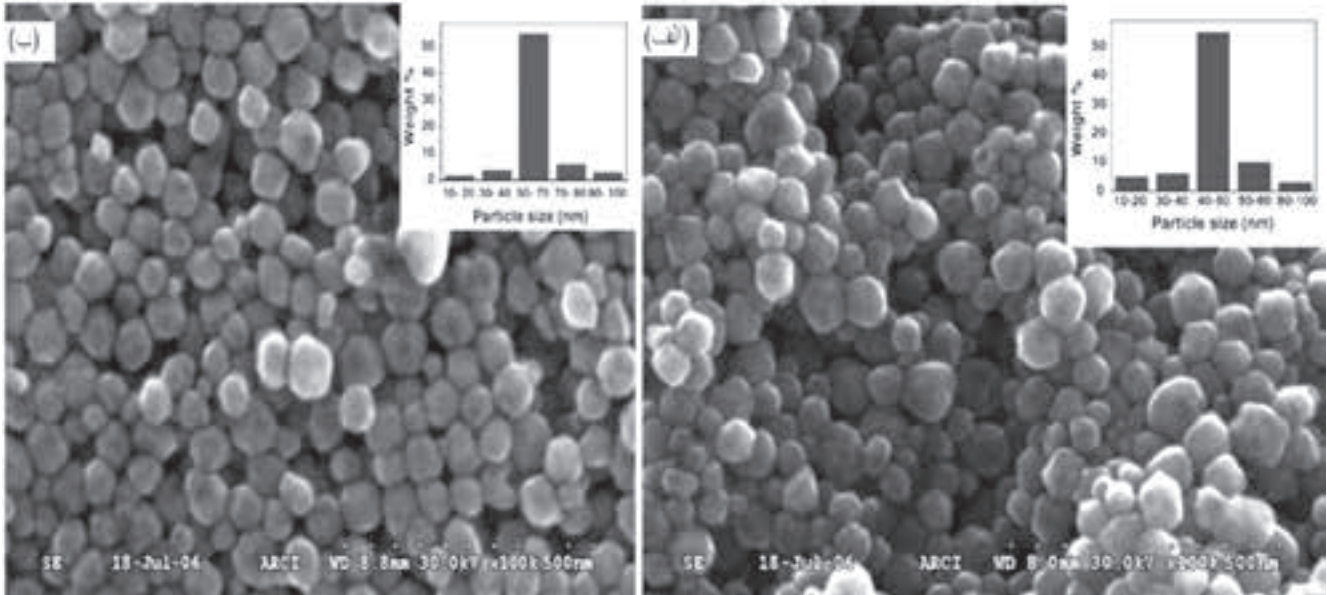
در این روش، یک محلول یونی از فلز مورد نظر تهیه می‌شود. سپس با احیای یون فلزی به کمک یک عامل کاهنده، اتم‌های فلز شکل می‌گیرند این اتم‌ها به علت انرژی سطحی بالا و نیروهای ربایشی واندروا لسی، با انباشت در کنار یکدیگر رشد می‌کنند و در نهایت نیز با افزودن یک عامل پوشش به محلول، ذرات حاصل پایدار می‌شوند. روند شکل‌گیری نانو ذرات نقره از محلول حاوی یون نقره را در شکل (۱) مشاهده می‌کنید. احیای شیمیایی از چهار رکن اصلی، پیش ماده نمکی، حلال، عامل احیا و عامل پوشش، تشکیل شده است. هرچند در مواقعی که قدرت احیاکنندگی احیاگر بسیار زیاد یا بسیار کم باشد، برای کنترل سرعت واکنش می‌توان موادی را به عنوان تسریع کننده به محلول واکنش اضافه کرد، ولی در اکثر موارد نیازی به افزودن تسریع کننده نیست.

تأثیر عامل احیا بر روی اندازه و ریخت‌شناسی ذرات نقره

یکی از پارامترهایی که بر اندازه ذرات تأثیر می‌گذارد، نوع احیاکننده و غلظت آن است. احیاکننده‌های مختلف، قدرت کاهندگی متفاوتی دارند و با توجه به قدرت احیای آن



شکل ۱. روند تشکیل نانوذرات نقره به روش احیای شیمیایی

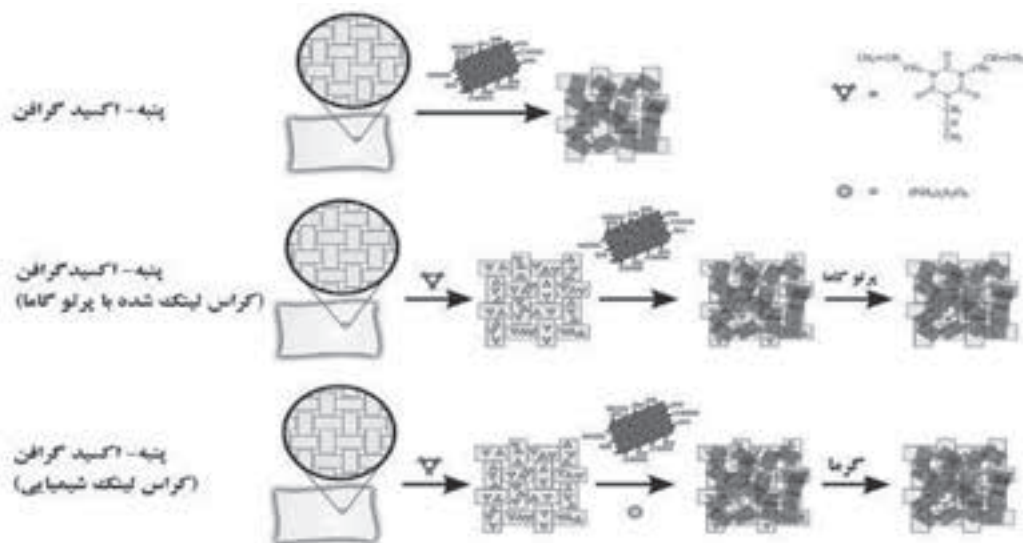


شکل ۲. نانوذرات سنتز شده با استفاده از: (الف) ۱۱۵ و (ب) ۷۷ [مولار دی اتیل آمین به عنوان عامل احیا]

نتیجه‌گیری

یکی از متداول‌ترین روش‌های تولید نانوذرات نقره، احیای شیمیایی است. این روش به دلیل در اختیار قرار دادن کنترل مطلوب بر شرایط سنتز، امکان ساخت نانوذرات با اندازه و ریخت مختلف را مهیا می‌کند. در این مقاله، به بررسی مختصر مقالات ارایه شده درباره تولید نانوذرات نقره به روش احیای شیمیایی انجام دادیم پیش ماده نقره، حلال، عامل احیا و عامل پوشش ارکان اصلی تولید نانوذرات نقره به روش احیای شیمیایی اند. در روش احیای شیمیایی، عوامل مختلفی می‌تواند بر اندازه، ریخت و کیفیت نانوذرات نقره تاثیر بگذارد. از مهمترین عوامل موثر می‌توان، نوع و غلظت نمک نقره، عامل احیا، نوع و مقدار عامل پوشش، دما و زمان واکنش را نام برد. برای تولید نانو ذرات یکنواخت وجود شرایط بهینه آزمایش ضروری است. شرایطی که امکان هسته‌زایی و رشد منظم و مناسب را فراهم آورد. [۳]

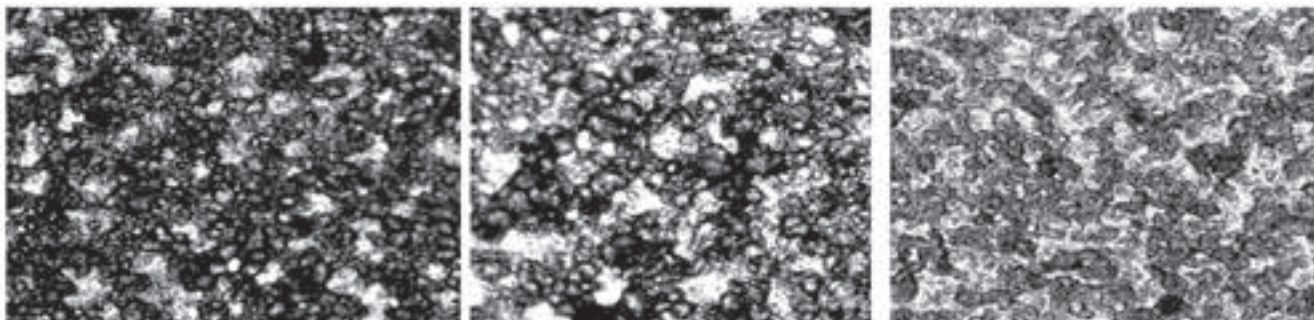
می‌توان نانوذرات با اندازه و ریخت‌های مختلفی تولید کرد. ادعا شده است که کاهنده قوی‌تر در شرایط یکسان قادر به تولید ذرات ریزتری در مقایسه با کاهنده ضعیف است. از سوی دیگر، غلظت عامل احیا نیز می‌تواند بر اندازه ذرات تولیدی تأثیر بگذارد. غلظت احیاکننده با اندازه ذرات تولیدی رابطه عکس دارد با افزایش غلظت احیاکننده، اندازه ذرات کاهش می‌یابد. ادعا شده تغییر غلظت عامل احیا بر توزیع اندازه ذرات و شکل و ریخت آنها در مقایسه با سایر عوامل تاثیر، کمتر می‌باشد. آجیتا و همکاران از سدیم سیترات به عنوان عامل احیا بهره بردند و مشاهده کردند که با افزایش غلظت سدیم سیترات از ۱ به ۲ مولار، اندازه نانوذرات حاصل از ۳۰ به ۱۸ نانومتر کاهش می‌یابد. همچنین، در آزمایش دیگری که توسط جاناردهانان و همکارانش صورت گرفت، با افزایش غلظت عامل احیای اتیل آمین از ۷۷ به ۱۱۵ میلی مولار، اندازه ذرات کاهش یافته است. بر اساس تصاویر ذرات حاصل در شکل (۲)، متوسط اندازه ذرات از ۷۵ به ۴۵ نانومتر کاهش یافته است. [۳]



شکل ۳. تولید پارچه پنبه‌ای اصلاح شده با اکسید گرافن به روش جذب، کراس لینک از طریق پر توده‌ی گاما و کراس لینک شیمیایی



شکل ۴. تصاویر میکروسکوپ نوری عبوری غشاهای تهیه شده: الف) غشای اولیه/اصلاح نشده، ب) غشای حاوی نانولوله‌های کربن، ج) غشای حاوی نانوذرات ترکیبی نانولوله کربن-نانولایه نقره



نانوپوشش کربنی

کربن انواع مختلفی دارد که از این میان می‌توان به کربن بلک، نانولوله‌های کربنی (CNT)، گرافیت و لیاف کربن (CNF) اشاره نمود. در صورتی که از این ترکیبات برای پوشش دهی منسوجات استفاده شود، این امر سبب افزایش هدایت الکتریکی و استحکام کششی منسوج به ویژه در مورد CNF و CNT می‌شود. معمولاً اصلاحات مختلفی بر روی این ترکیبات برای ایجاد خواص مطلوب صورت می‌گیرد. در صورتی که این ترکیبات اصلاح نشوند، دارای حلالیت اندکی بوده و دیسپرس کردن آنها دشوار است. بدین منظور این ترکیبات را با گروه‌های فعال نظیر OH ، NH_2 ، COOH و... اصلاح می‌کنند. نانولوله‌های کربنی اصلاح نشده خاصیت آب‌گریزی دارد، که در اثر پوشش دهی منسوجات با این ترکیب خاصیت دفع آب ایجاد می‌شود. گرافیت به دلیل ساختار صفحه‌ای بهترین گزینه برای ایجاد خاصیت هدایت الکتریکی است زیرا ساختار صفحه‌ای امکان انتقال بهتر الکترون را فراهم می‌آورد.

الکتروشیمیایی غشاهای با استفاده از نانوذرات بهبود می‌یابد. همچنین غشای تهیه شده بوسیله نانوذرات ترکیبی نانولوله کربن-نانولایه نقره، عملکرد الکتروشیمیایی و خاصیت ضدباکتریایی مناسب‌تری جهت حذف باکتری E-Coli در مقایسه با سایر غشاهای تهیه شده دارد.

بررسی خاصیت ضدباکتریایی غشاهای تهیه شده

از آنجایی که نانوذرات نقره خاصیت ضدباکتریایی خوبی دارند در صنایع تصفیه پساب بکار گرفته می‌شوند. بدین منظور خاصیت ضدباکتریایی غشاهای در حذف باکتری E-Coli مورد ارزیابی قرار می‌گیرد. جهت بررسی عملکرد از روش دانسیته نوری در طول موج ۶۲۰ نانومتر استفاده گردید.

نتیجه‌گیری

در این پژوهش تاثیر وجود نانولوله‌های کربنی عامل دار و نیز نانوذرات ترکیبی سنتز شده نانولوله کربن-نانولایه نقره بر خواص الکتروشیمیایی غشاهای تبادل کاتیونی بررسی شد. تصاویر میکروسکوپ نوری نشان داد که غشاهای تهیه شده دارای توزیع نسبتاً یکنواختی از ذرات رزین و نانو ماده افزودنی در ساختار پلیمری می‌باشند. همچنین پوشش سطح نانولوله‌های کربن به کمک نانولایه‌های نقره سبب توزیع یکنواخت‌تر نانوذرات در ساختار غشاهای گشته است. نتایج به دست آمده نشان داد که غشای تهیه شده بوسیله نانوذرات ترکیبی نانولوله کربن-نانولایه نقره، دارای عدد انتقال، انتخاب‌پذیری و شار یونی بالاتری در مقایسه باغشای اصلاح نشده و نیز غشای نانو کامپوزیتی حاوی نانولوله‌های کربنی هستند.

همچنین خاصیت ضدباکتریایی غشاهای در حذف باکتری E-Coli مورد ارزیابی قرار گرفت. نتایج به دست آمده نشان داد که غشاهای حاوی نانوذرات عملکرد مناسبی در حذف باکتری E-Coli دارند. [۴]

پی‌نوشت

Pejman_silver@yahoo.com

منابع

۱. سایت ستاد توسعه نانو
۲. سایت باشگاه نانو
3. farshad yazdani (2016) Iranian Chemical Engineering Journal - Vol. 15 - No. 85
۴. اکبر زنده نام (۱۳۹۴) / فرایند نو / فصلنامه تخصصی علمی ترویجی / زمستان ۹۴ / شماره ۵
۵. سایت تبیان به نشانی <http://www.tebyan.net>

اکسید گرافن (GO) یک ترکیب ضدباکتری است که از این ترکیب برای ایجاد نانوپوشش ضدباکتری استفاده می‌شود. این نانوپوشش به سه روش جذب مستقیم، اتصالات عرضی شیمیایی و پیوند عرضی ناشی از پرتودهی تهیه کرد که در هر سه روش ویژگی‌های ضد میکروبی مطلوبی حاصل می‌شود. در روش جذب مستقیم، جذب از طریق اعمال تنش در حمام فراصوت انجام می‌شود (تفاوت روش شیمیایی و پرتودهی در نحوه ایجاد اتصالات عرضی است). در حالت اول پیوند ها از طریق واکنش‌های شیمیایی و عوامل اتصال دهنده ایجاد شده‌اند در صورتی که در حالت دوم ذرات دیسپرس شده GO روی سطح قرار گرفته و از طریق پرتودهی به سطح متصل می‌شوند. در شکل (۳) جزئیات این روش‌ها به صورت طرح وارده نشان داده شده است [۱]

ساخت غشای تبادل یونی ناهمگن به کمک ذرات ترکیبی نانولوله کربن-نانولایه نقره خواص الکتروشیمیایی و ضدباکتریایی:

در این تحقیق غشاهای تبادل کاتیونی ناهمگن بر پایه پلی‌وینیل کلراید با استفاده از تکنیک قالب‌گیری محلول پلیمری تهیه گردید. اثر وجود نانو لوله‌های کربن عامل دار و نیز نانوذرات ترکیبی نانولوله کربن-نانولایه نقره در ساختار غشاهای، بر خواص الکتروشیمیایی و ضد باکتریایی آنها بررسی شد. نانو ذرات ترکیبی با استفاده از تکنولوژی کندوپاش مگنترون در محیط پلازما تهیه گردید. تصاویر میکروسکوپ نوری پراکندگی یکنواخت نانو ذرات را در بدنه غشاهای پلیمری نشان می‌دهد. همچنین پوشش سطح نانولوله‌های کربن به کمک نانولایه‌های نقره سبب توزیع یکنواخت‌تر نانوذرات در ساختار غشاهای گشته است. نتایج نشان می‌دهد که خواص