

اثر زمان رسوب گذاری و غلظت پیشماده بر لایه نشانی نانو ذرات نقره روی پارچه پلیاستر با

# جت يلاسمايي

مهدى شريعت

گروه فيزيک، دانشکده علوم يايه، دانشگاه ولي عصر (عج) رفسنجان، رفسنجان، اير ان

چکیدہ

چاپ پلاسمایی به عنوان یک روش نوین برای رسوب گذاری نانو مواد کاربردی، روی زیر لایههای مختلف در حال توسعه است. در این کار، از یک جت پلاسمای غیر حرارتی که در فشار اتمسفری کار میکند برای رسوب گذاری نانو ذرات نقره روی زیر لایههای انعطاف پذیر پارچه پلی استر استفاده شد. قطرات میکرومتری، از محلول نیترات نقره در معرض پلاسما قرار گرفته و به نانو ذرات نقره احیا میشود. این نانو ذرات به کمک پلاسما روی سطح زیرلایه به طور کنترل شده رسوب گذاری میشود. نتایج پراش پرتوی ایکس نشان داد که نانو مواد نقره با ساختار بلوری مکعبی مرکز سطحی روی زیرلایه پارچه پلی استر چاپ شده است. تصاویر ميكروسكوپ الكتروني روبشي گسيل ميداني تائيد كرد كه نانو ذرات نقره تقريباً كروي شكل روي سطح زيرلايه، لايه نشاني شده است. اثر پراکندگی رامان ارتقاء یافته سطحی(SERS) پارچههای لایه نشانی شده با پلاسما توسط مولکول نشانگر رودامین بی مورد بررسی قرار گرفت. اثر SERS پارچههای رسوبگذاری شده در غلظتهای مختلف پیش ماده نقره و زمانهای مختلف لایه نشانی مورد مطالعه قرار گرفت. بیشترین اثر SERS برای پارچه چاپ شده در غلظت نیترات نقره ۲۴mM و طی زمان رسوبگذاری ۵ دقیقه حاصل شد. همچنین، از پارچه چاپ شده نقره برای شناسایی باقیمانده سولفایت در کشمش دودی شده با SO<sub>2</sub> استفاده شد، که این نشان دهنده پتانسیل بالا این زیر لایههای SERS برای ردیابی سموم در صنایع غذای است.

**واژدهای کلیدی:** جت پلاسمای غیر حرارتی، نانوذرات نقره، پراکندگی رامان ارتقاء یافته سطحی، پارچه.

ايميل نويسنده مسئول: m.shariat@vru.ac.ir

## ۱\_مقدمه

نانو ذرات نقره به دلیل ویژگیهای منحصر به فرد الكتريكي، زيستي و شيميايي به شدت مورد توجه میباشند. از این نانو ذرات به طور گسترده در اتصالات الکتریکی، مواد ضد باکتری و زیر لايههای پراکندگی رامان ارتقاءيافته سطحی(SERS) مورد استفاده قرار میگیرید[۱-FT]. SERS به دليل، حساسيت فوق العاده ، سرعت بالا و غير مخرب بودن، يک فن قدرتمند برای کاربرد در حوزهای مختلف از جمله امنیت غذایی، شناسایی آلایندههای محیطی و تجزیه و تحلیل پزشکی میباشد[۴-۴]. در اثر SERS، نانو ذرات فلزى مانند نقره قادرند تشديد پلاسمون سطحی ایجاد کنند که سیگنال رامان مربوط به ماده آنالیز شونده، نزدیک این نانوذرات را به طور

چشمگیری تقویت کند[۷]. عملکرد SERS ناشی از نانوذرات فلزی، به شدت متأثر از دو عامل مهم، یکی ویژگیهای زیر لایه و دیگری، روش رسوبگذاری است. در بین انواع مختلف زیر لايه های انعطاف پذير SERS ، پارچه به دليل دار ا بودن استحكام مكانيكي بالا، ساختار متخلخل، نرم، سبكي و نفوذيذيري بالا بيشتر مورد توجه است[٨]. ليو و همكارانش نشان دادند كه پارچههای پلیاستر و نایلون لایه نشانی شده با نانو ساختار های نقره در بین انواع پارچههای کتان، ابریشم، نایلون، پشمی و یلی استر دار ای بیشترین اثر SERS می باشند [۹]. روشهای متنوعی از جمله کندو پاش، غوطهوری و چاپ برای رسوبگذاری نانو ساختارهای نقره روی پارچه مطرح شده است[۱۰-۱۳]. این روشها معمو لا نیاز به صرف زمان و هزینه بالایی دارند و بعضاً در توليد آنها از عوامل احياكننده و

> تاریخ بازنگری: ۱۴۰۲/۰۶/۲۱ تاریخ پذیرش:۱۴۰۲/۰۸ تاریخ دریافت: ۱۴۰۲/۰۴/۲۴



تثبيت كننده شيميايي استفاده مي شود كه ممكن است باقیمانده آن ها بر عملکرد SERS غلظت های پایین کردند[۲۱]. آنالیز شوندهها تأثیر نامطلوبی داشته باشد. روشهای جایگزین که میتواند پیچیدگی، هزینه و ز مان رسوبگذاری نانو ذر آت نقره، روی پارچه را کاهش دهد بسیار مطلوب است. یک روش رسوبگذاری کارآمد که طی دهه اخیر مطرح شده چاپگر جت پلاسمایی است. پلاسمای این جت ها یک منبع غنی از گونههای فعال به ویژه الکترونهای پرانرژی است[۱۴]. در بر همکنش پلاسما با سطح مایع، الکترونهای پرانرژی در سطح مایع نفوذ میکنند و الکترونهای حلشده را تشکیل میدهند[۱۵]. رومباچ و همکارانش تخمین زدند که این الکترونهای حل شده در سطح مایع تا عمق۲/۵nm نفوذ میکنند و غلظت آنها در سطح مايع را حدوداً ۱mM بر أورد كردند[۱۴]. حال اگر قطرات میکرومتری از مایع در معرض پلاسما قرار گیرد الکترونهای بیشتری در سطح قطرات حل میشوند. یون های فلزی محلول در این قطرات معلق در پلاسما به صورت آنی توسط الکترون های حل شده احیا میشوند و نانو ذرات فلزی را تشکیل میدهند[۱۴]. مگویر و همکارانش قطرانی با قطر تقريباً 1۵ ميكرومتري از محلول HAuCl4 را طي زمان ۱۰۰μs در معرض پلاسما قرار دادند و توانستند نانو ذرات طلا در این قطرات معلق در پلاسما را تولید نمایند. آنها به نانو ذراتی با قطر متوسط حدوداً ۴nm دست یافتند[۱۷]. این نانو ذرات همچنین میتوانند روی زیر لایه مورد نظر رسوبگذاری شوند. در مطالعات اخیر، نانو ساختار های متنوعی از جمله نانولولههای کربنی، نانوسیمهای نقره، نانو ساختارهای اکسید مس، اکسید گرافن و اکسید تیتانیوم با چاپگر جت

یلاسمایی رسوبگذاری شده است[۱۸-۲۰]. در این

مطالعات، معمولاً از جوہری استفادہ میشود کہ

شامل نانو ساختار مورد نظر میباشد و با جت

پلاسمایی، لایه نشانی و پخت آنها انجام گرفته

است. هونگ و همکارانش با استفاده از جت

يلاسمايي، نانو ذرات طلا را به طور مستقيم از

محلول HAuCl₄ توليد و چاپ نمودند. أنها نانو

ذرات طلا را روی زیر لایههای مختلف کاغذ،

آلومینیوم و سیلیکون چاپ کردند. آنها نشان دادند

که این نانو ذرات طلا چاپ شده با پلاسما دارای اثر

SERS خوبی است و از این نانو ذرات چاپ شده

روی زیر لایه کاغذ برای شناسایی کوکایین استفاده

در این کار، نانو ذرات نقره توسط جت پلاسمای غيرحرارتي در فشار اتمسفري روى پارچه یلیاستر چاپ میشود. این روش امکان تولید و رسوبگذاری لایهای از نانو ذرات نقره را به طور مستقيم از محلول پيش ماده نيترات نقره، بدون نياز به مواد اضافی برای احیا و تثبیت نانو ذرات فراهم می اورد؛ و دیگر به تهیه جداگانه نانو ذرات برای تهیه جو هر نیازی نیست. از رودامین بی به عنوان مولکول نشانگر به منظور بررسی خواص SERS لایههای ایجاد شده استفاده میشود. از این زیر لایههای SERS برای شناسایی آلودگی اکسید گوگرد در کشمش خشک شده استفاده می شود.

## ۲ ـ بخش تجربی

نيترات نقره (AgNO<sub>3</sub>) ، اتانول، متانول، سديم هیدروکسید (NaOH) و رودامین بی (RhB) از شرکت مرک خریداری و بدون خالصسازی بیشتر استفاده شد. پارچه پلیاستر بافت تافته خریداری شده و در اندازههای ۳cm \*۳ به عنوان زیر لایه  $SO_2$  استفاده شد. همچنین کشمش بخور داده شده با (۸۰۰gh/m<sup>3</sup>) طی فرایندهای مطرح شده در مطالعات گذشته، تهیه شد[۲۲]. از یک جت پلاسمای غیر حرارتی برای چاپ نانو ذرات نقره روی سطح پارچه پلیاستر استفاده شد. عکس و طر حواره این جت در شکل ۱ مشاهده می شود که شامل دو الکترود و یک لوله کوارتز با قطر داخلی ۴mm و قطر خارجی ۸mm است. در مرکز لوله کوارتز یک لوله استیل به قطر خارجی ۲mm و قطر داخلی ۱mm به عنوان الکترود اصلی قرار میگیرد. الکترود زمین یک نوار مسی با عرض ۷mm میباشد که لوله کوارتز را احاطه میکند. برای تولید پلاسما این دو الکترود به یک منبع تغذیه سینوسی با ولتاژ کاری ۷<sub>k</sub>V و فرکانس ۱۸<sub>kHz</sub> متصل میشوند. از گاز آرگون برای تولید پلاسما و انتقال أئروسل بيش ماده استفاده ميشود. گاز يلاسما با نرخ شار ۲SLPM در اطراف الكترود اصلي به لوله کوارتز شارش مییابد و با عبور از بین دو الكترود پلاسما میشود. از طرف دیگر، گاز حامل با نرخ شار ۰/۵SLPM به نبولایزر التراسونيک(OMRON NE-780)، حاوى محلول پیش ماده وارد میشود و با عبور از این نبولایزر،

دنياي

94



آئروسلی از قطرات محلول پیش ماده نقره از داخل لوله استیل به پلاسما تزریق میشود و با گونههای فعال پلاسما بر همکنش میکند و در نهایت نانو ذرات نقره روی سطح زیر لایه پارچه به فاصله ۳mm از نازل جت بلاسمایی، رسوبگذاری می شود. پیش ماده نقره شامل مقدار مشخصی از نمک AgNO<sub>3</sub> در محلول اتانول و آب دی یونیزه با نسبت حجمی ۱:۱ حل شد تا محلولی با غلظتهای مختلف (۱۲، ۲۴، ۳۴ و ۴۸m) حاصل شود. قبل از فرایند رسوبگذاری، همه زیر لایه های پارچه به مدت ۲۰ دقیقه در دمای C°۸۰ درون محلول ۱۰۰ mM ،NaOH قرار گرفته و سیس به خوبی توسط آب دو بار تقطیر شستشو شده و در آون با دمای C°۷۰ خشک شدند.



شكل ا: طرحوار ه سامانه چاپگر جت پلاسمايي

برای آنالیز پراش پرتوی ایکس (XRD) از دستگاه X' Pert Pro، شرکت Panalytical بهره گرفته شد. به منظور تصویربرداری میکروسکوپ الكترونى روبشى گسيل ميدانى (FESEM) از دستگاه مدلSigma VP شرکت ZEISS (آلمان) استفاده شد. از محلول رودامین بی در اتانول با غلظت M ۲۰۰۵ به عنوان مولکول نشانگر برای بررسی عملکرد پراکندگی رامان ارتقاءیافته سطحی نانو ذرات نقره چاپ شده روی پارچه پلیاستر استفاده شد. نمونههای رسوبگذاری شده در شرایط مختلف در محلول RhB با غلظت M غوطهور میشود. بعد از خشک شدن نمونهها، از آن ها طیف ر امان تهیه می شود. ۱۰gr کشمش دودی شده با اکسید گوگر د، آسیاب شد و با ۴۰ml متانول

و آب دی یونیزه با نسبت حجمی بر ابر مخلوط شده و توسط کاغذ صافی محلول شفافی حاصل شد. ۱۰µ۱ از این محلول روی سطح پارچه خام و پارچه چاپ شده نقره چکانده می شود بعد از خشک شدن از آنها طیف رامان گرفته می شود. برای طیفسنجی رامان از دستگاه مدل تکرام در طول موج ۵۳۲nm با توان ۲۰mW و زمان طيف گبری ۱۰۶ استفاده شد.



شکل ۲: نمودار پراش پرتو ایکس و تصاویر از پارچههای پلی استر لایه نشانی شده در زمان های مختلف

#### 3- تجزيه و تحليل نتايج

با عبور گاز آرگون از نبولایزر حاوی محلول بیش ماده نقره، آئروسلی از پیش ماده برای مدت زمان کوتاهی در معرض پلاسما فرار میگیرد. الكترون هاى يلاسما ميتوانند به سطح قطرات نفوذ کنند و یونهای نقره (Ag<sup>+1</sup>) را به اتمهای نقره (Ag<sup>0</sup>) احیا کنند و در نتیجه نانو ذرات نقره را تشکیل دهند. این ذرات توسط پلاسما روی سطح زير لايه پارچه رسوبگذاری می شود. شکل ۲، نمودار پراش پرتوی ایکس از پارچه خام و پارچه رسوبگذاری شده طی مدت زمان ۵ و ۱۰ دقیقه را نشان ميدهد. الگوي XRD پارچه خام هيچ قله مشخصیه ساختار نقره را نشان نمیدهد. اما پارچه چاپ شده دارای قلههایی در زوایای 20، ۲۸/۱، **دنای** ۴۴/۳، ۶۴/۶ و ۷۷/۴° معرف صفحات بلوری (۱۱۱)، (۲۰۰)، (۲۲۰) و (۳۱۱) ساختار نقره است(JCPDS: 04-0783). این صفحات نشان از تشکیل ساختار بلوری مکعبی مرکز سطحی در نانو ساختار های نقره رسوب شده، دارد. این نمودار ها، تشکیل نانو ذرات نقره با خلوص بالا، روی سطح يارچه بلي استر را تائيد ميكند. ميتوان اندازه



متوسط نانو بلورکها نقره را با استفاده از رابطه شرر به دست آورد. اندازه بلورکها برای زمان لایه نشانی ۵ و ۱۰ دقیقه به ترتیب حدوداً ۳۸ و ۴۲nm به دست میآید. در شکل ۲ همچنین، تصاویر پارچه چاپ شده طی مدت زمانهای مختلف مشاهده میشود. این تصاویر به خوبی ناحیه چاپ شده توسط جت پلاسمایی روی سطح پارچه را نشان میدهد.



شکل۳: تصاویر FESEM از سطح الیاف پارچه خام و چاپ شده با غلظتهای مختلف پیش ماده AgNO3



شكل۴: تصاویر FESEM از سطح الیاف پارچه چاپ شده طی زمانهای مختلف رسوبگذاری

در شكل ۳، تصاویر FESEM سطوح پارچه خام و لایه نشانی شده طی زمان ۵min با غلظتهای مختلف ۲۲، ۲۴ و ۳۶mM از نیترات نقره مشاهده میشود. در سطح الیاف پارچه خام هیچگونه نانو ساختاری مشاهده نمیشود(شكل۳الف). اما سطح الیاف پارچه پلیاستر رسوبگذاری شده به وسیله چاپگر جت پلاسمایی با نانو ذرات كروی شكل نقره

پوشیده شده است (شکل۳ب). با توجه به شکل ۳ اندازه متوسط نانو ذرات نقره رسوب شده برای غلظت پیش ماده ۱۲، ۲۴ و ۳۴mM به ترتیب در حدود ۱۴۱، ۱۴۴ و ۱۵۰nm تخمین زده می شود. بنابراین با افزایش غلظت یون ها نقره در قطرات اندازه ذرات تغییر چندانی نمیکند، بلکه با افزایش غلظت پیش ماده نقره، تعداد نانوذرات بیشتری در قطرات توليد مىشوند كه اين باعث انباشته شدن آنها به یکدیگر و رسوبگذاری تودههای بزرگتر روى زير لايه مىشود. اين رفتار ممكنه به اين دليل باشد که با افزایش غلظت نیترات نقره در محلول پیش ماده (و درنتیجه افزایش جمعیت یون های نقره در هر قطره) تعداد هستههای اولیه تشکیل دهنده نانو ذرات افزایش مییابد و این هستههای اولیه رشد کرده و نانو ذرات را شکل میدهند که این ذرات به یکدیگر میچسبند و تودههای بزرگتری ر ا تشکیل مےدھند.



شکل٥: تصاویر نقشهبرداری عنصری از الیاف پارچه لایه نشانی شده طی زمان ۱ و ۵ دقیقه

شکل ۴، تصاویر FESEM از نانو ذرات رسوب شده روی الیاف پارچه پلیاستر با غلظت نیترات نقره ۲۴mM طی مدت زمان ۳، ۵ و ۱۰m۰۱ را نشان میدهد. از این تصاویر اندازه متوسط نانو ذرات برای رسوبگذاری در مدت زمان ۳، ۵ و درات برای رسوبگذاری در حدود ۱۰۰، ۱۴۴ و ۱۵۳nm برآورد میشود. این تصاویر نشان میدهد که با افزایش زمان تا ۵ دقیقه اندازه نانو ذرات نقره افزایش مییابد، ولی با افزایش بیشتر زمان رسوبگذاری، اندازه نانو ذرات تغییر چندانی ہ علمی ISC انجمن نانو فناوری ا



....



ندارد. این ممکن به خاطر این باشد که در زمانهای پایین رسوبگذاری و پخت به طور مطلوب انجام نمیشود، ولی با افزایش زمان اندازه ذرات از آنجا که غلظت پیش ماده AgNO<sub>3</sub>، انرژی الکترون ها و چگالی آن ها (ولتاژ پلاسما ثابت) یکسان است انداز ه نانو ذرات تقريباً ثابت باقي ميماند و فقط ضخامت لایه ایجاد شده افزایش مییابد.همانطور که در شکل ۴ج نیز مشاهده می شود نانو ذرات کنار یکدیگر قرارگرفتهاند و نانو ساختارهای بزرگتری را تشکیل میدهند. نقشهبرداری عنصری از نقره لایه نشانی شده در غلظت پیش ماده ۲۴mM طی زمانها مختلف ۱ و ۵ دقیقه در شکل ۵ مشاهده میشود. در این شکل عناصر نقره، کربن و اکسیژن مشاهده میشوند. عنصر نقره مربوط به نانو ذرات نقره و عناصر کربن و اکسیژن مربوط به ساختار الياف يارچه بلي استر مي باشد. همان طور که از این شکلها مشهود است نانو ذرات نقره به طور یکنواخت سطح نخهای پارچه را پوشانده است. نانو ذرات کمی در سطح الیاف یارچهای که طی زمان یک دقیقه لایه نشانی شده مشاهده میشود(شکل ۵الف) و یکلایه ضخیم از نانو ذرات نقره سطح الياف يارچه رسوبگذاری شده طی زمان ۵min را بوشاندهاند(شکل ۵ب).



شکل ۶: طیف رامان RhB روی پارچه های لایه نشانی شده با غلظت های مختلف نیتر ات نقر ه در پیش ماده

شکل ۴، طیف رامان رودامین بی روی پارچه یلیاستر خام و پارچه لایه نشانی شده طی مدت ۱۰دقیقه و با غلظتهای مختلف ۱۲، ۲۴، ۳۴ و AgNO<sub>3</sub> از AgNO<sub>3</sub> را نشان میدهد. در طبف رامان پارچه پلیاستر خام هیچ قله مشخصه رامان RhB مشاهده نمیشود. طیف پارچههای چاپ شده با پلاسما دارای قلههای واضح در ۴۲۱، ۱۱۹۴، ۱۴۵۹cm-1 و ۱۵۰۸، ۱۳۵۹ و ۱۴۵۹cm است. این قلهها منطبق بر طیف رامان مولکول رودامین بی است[۲۳]. این طیفها به خوبی اثر SERS نانو ذرات نقره چاپ شده روی پارچه يلياستر به وسيله پلاسما را تائيد ميكند. همچنين از این نمودار ها دریافت میشود با افزایش غلظت پیش در این ماده نقره تا ۲۴mM شدت طيف رامان بهويژه قله ۱۶۴۹cm<sup>-1</sup> افزایش می یابد اما با افزایش بیشتر غلظت نیترات نقره شدت این طیف کاهش مییابد. این می تواند مربوط به این باشد که با افز ایش غلظت پیش ماده نقره در قطرات محلول، نانو ذرات نقره بیشتری روی سطح پارچه رسوب میکند و این



موجب افزایش لکههای داغ (hot spots) تقویت كننده ميدان الكترومغناطيسي ميشود. البته با افزایش بیشتر غلظت نقره همانطور که در تصاویر FESEM مشاهده شد نانو ذرات انباشته شده و تودهای بزرگی را تشکیل میدهند که این باعث کاهش تعداد لکههای داغ میشود و بنابراین، شدت SERS آن ها کاهش مییابد. شکل ۷ اثر SERS نانو ذرات نقره رسوبگذاری شده طی مدت زمان های مختلف را نشان میدهد. غلظت پیش ماده نقره در تمام این نمونهها یکسان و برابر ۲۴mM میباشد. همانطور که مشاهده می شود اثر SERS پارچه پلیاستر چاپ شده با افزایش مدت رسوبگذاری تا ۵min افزایش چشمگیری دارد اما با افزایش بیشتر مدت رسوبگذاری اثر SERS تغییرات کمی دارد که این مطلب با روند تغییرات اندازه نانو ذرات در نتایج FESEM همخوانی دار د.



شکل ۷: طیف ر امان RhB روی پارچههای چاپ شده نقره طی زمانهای مختلف

برای نشان دادن کارایی پارچههای چاپ شده نقره در زندگی واقعی از آنها برای شناسایی باقیمانده SO<sub>2</sub> در کشمش دودی شده استفاده میشود. از اکسید گوگرد برای افزایش ماندگاری رنگ و طعم

مواد غذایی به ویژه میوههای خشک شده استفاده مى شود.  $SO_2$  همچنين، داراى خواص ضد میکروبی است و میتواند از رشد میکروارگانیسمها جلوگیری کند[۲۲]. باقیمانده سولفیتها در مواد غذایی میتواند باعث تحریک اسپاسم برونش، کهیر و تنگی برونشیت در افراد حساس شود[۲۴]. بنابر این، اثر SERS میتواند به عنوان یک روش به نسبت ساده و حساس برای مشخص کردن باقیمانده این آلودگی در مواد غذایی مفید باشد. هر دو پارچه خام و پارچه چاپ شده نقره (در شرایط بهینه) به عصاره گرفته شده از کشمش دودی آغشته شد، و طیف رامان تهیه شده از آنها در شکل ۸ مشاهده می شود. نمودار یارچه خام هیچ قله مشخصیه SO<sub>2</sub> را نشان نمیدهد در حالي که بارچه نقره دو قله در ۶۲۰ و cm<sup>-1</sup> ۹۲۸ که مشخصه SO<sub>2</sub> میباشد را نشان میدهد[۲۵]. این نشان میدهد از این یارچههای به عنوان حسّگرهایی بر پایه SERS به راحتی میتواند برای شناسایی SO<sub>2</sub> باقیمانده در مواد غذایی استفاده نمود. در شکل ۸، تصویر کشمش طلايي مورد استفاده مشاهده مي شود.



شکل ۸: طیف رامان عصاره کشمش دودی روی پارچه با و بدون پوشش نقره

## ۴. نتیجه گیری

نانو ذرات نقره به طور مستقیم و طی یک مرحله توسط جت پلاسمای غیرحرارتی در فشار اتمسفری بر روی سطح پارچه پلیاستر چاپ شد. نتایج XRD، رسوبگذاری نانو ساختارها نقره روی پارچه را تائید کرد. تصاویر FESEM نشان داد نانو ذرات کروی شکل نقره سطوح الیاف ، لنامه علمی ISC انجمن نانو فناوری ایر ان

دنیای



Journal of Agricultural Food and Chemistry. 2022. doi: 10.1021/acs.jafc.2c00089.

Schatz GC, Young MA, Van Duyne [7]. RP. Electromagnetic Mechanism of SERS. Surface-enhanced Raman scattering: physics and applications. 1032006. p. 19-45.

[8]. Gao W, Xu J, Cheng C, Qiu S, Jiang S. Rapid and highly sensitive SERS detection of fungicide based on flexible "wash free" metallic textile. Applied Surface Science. 2020;512:144693. doi: 10.1016/j.apsusc.2019.144693.

Liu A, Zhang S, Guang S, Ge F, [9]. Wang J. Ag-coated nylon fabrics as flexible substrates for surface-enhanced Raman scattering swabbing applications. Journal of Materials Research. 2020;35(10):1271-8. doi: 10.1557/jmr.2020.103

[10]. Bian X, Xu J, Pu Y, Yang J, Chiu K-l, Jiang S. Ag-coated cotton fabric as ultrasensitive and flexible SERS substrate. Industrial Textiles. Journal of doi: 2022;51(1\_suppl):712S-27S. 10.1177/152808372110277.

[11]. Chen Y, Ge F, Guang S, Cai Z. Low-cost and large-scale flexible SERScotton fabric as a wipe substrate for surface trace analysis. Applied Surface Science. 2018;436:111-6. doi:

10.1016/j.apsusc.2017.11.288.

[12]. Dai P, Li H, Huang X, Wang N, Zhu L. Highly Sensitive and Stable Copper-Based SERS Chips Prepared by a Chemical Reduction Method. 2021;11(10):2770. Nanomaterials. doi: 10.3390/nano11102770.

[13]. Chen S, Liu B, Zhang X, Mo Y, Chen F, Shi H, et al. Electrochemical fabrication وناي pyramid-shape of silver microstructure as effective and reusable SERS substrate. Electrochimica Acta. 2018;274:242-9. doi:

10.1016/j.electacta.2018.04.120.

[14]. Hong J, Yick S, Chow E, Murdock A, Fang J, Seo DH, et al. Direct plasma printing of nano-gold from an inorganic

بارچه را بوشانده است. دریافت شد که از نانو ذرات نقره رسوب شده بر پارچه ميتوان به عنوان حسگر های مولکولی بر بایه SERS استفاده نمود. عملکرد SERS نانو ذرات نقره چاپ شده روی بارچه با زمان رسوبگذاری و غلظت بیش ماده نقره کنترل می شود. علاوه بر این دریافت شد که یار چه پلی استر لایه نشانی شده با نقره به راحتی میتواند بر ای شناسایی آلودگیهای SO<sub>2</sub> باقیمانده در مواد غذایی مانند کشمش استفاده شود.

۵. منابع

[1]. Zhang W, Guo D, Li Z, Shen L, Li R, Zhang M, et al. A new strategy to co-deposition accelerate of plant polyphenol and amine for fabrication of antibacterial nanofiltration membranes by in-situ grown Ag nanoparticles. Separation and Purification Technology. 2022:280:119866. doi:

10.1016/j.seppur.2021.119866.

[2]. Yan J. A review of sinteringbonding technology using Ag nanoparticles for electronic packaging. Nanomaterials. 2021;11(4):927. doi:

10.3390/nano11040927.

Hassan MM, Zareef M, Jiao T, Liu [3]. S, Xu Y, Viswadevarayalu A, et al. Signal optimized rough silver nanoparticle for rapid SERS sensing of pesticide residues in tea. Food chemistry. 2021;338:127796. doi: 10.1016/j.foodchem.2020.127796.

OE, Kapitanova [4]. Eremina 00, Ferree MV, Lemesh IA, Eremin DB, Goodilin EA, et al. Ultrasensitive and multiplex SERS determination of anthropogenic phenols in oil fuel and environmental samples. Environmental Science: Nano. 2022;9(3):964-74. doi: 10.1039/D1EN01017D.

[5]. Liu H, Gao X, Xu C, Liu D. SERS Tags Biomedical Detection for and Bioimaging. Theranostics. 2022;12(4):1870. doi: 10.7150/thno.66859.

Nilghaz A, Mahdi Mousavi S, [6]. Amiri A, Tian J, Cao R, Wang X. Surface-Enhanced Raman Spectroscopy Substrates for Food Safety and Quality Analysis.

dioxide suppresses population growth of Indian meal moth, Plodia interpunctella (Hubner)(Lepidoptera: Pyralidae). Journal of Asia-Pacific Entomology. 2022;25(1):101877. doi: 10.1016/j.aspen.2022.101877.

[23]. Liu M, Xiang R, Lee Y, Otsuka K, Ho Y-L, Inoue T, et al. Fabrication, characterization, and high temperature surface enhanced Raman spectroscopic performance of SiO 2 coated silver particles. Nanoscale. 2018;10(12):5449-56. doi: 10.1039/C7NR08631H.

[24]. Gastaminza G, Quirce S, Torres M, Tabar A, Echechipía S, Munoz D, et al. Pickled onion-induced asthma: a model of sulfite-sensitive asthma? Clinical & Experimental Allergy. 1995;25(8):698-703. doi: 10.1111/j.1365-2222.1995.tb00006.x.

[25]. Mandrile L, Cagnasso I, Berta L, Giovannozzi AM, Petrozziello M, Pellegrino F, et al. Direct quantification of sulfur dioxide in wine by Surface Enhanced Raman Spectroscopy. Food chemistry. 2020;326:127009. doi:

10.1016/j.foodchem.2020.127009.

precursor. Journal of Materials Chemistry C. 2019;7(21):6369-74. doi: 10.1039/C9TC01808E.

[15]. Shariat M, Karimipour M, Molaei M. Influence of ambient gas on the optical properties of CdS quantum dots prepared by plasma-liquid interactions. Journal of Luminescence. 2019;207:282-7. doi: 10.1016/j.jlumin.2018.11.031.

[16]. Rumbach P, Bartels DM, Sankaran RM, Go DB. The solvation of electrons by an atmospheric-pressure plasma. Nature communications. 2015;6(1):1-7. doi: 10.1038/ncomms8248.

[17]. Maguire P, Rutherford D, Macias-Montero M, Mahony C, Kelsey C, Tweedie M, et al. Continuous in-flight synthesis for on-demand delivery of ligand-free colloidal gold nanoparticles. Nano letters. 2017;17(3):1336-43. doi:

10.1021/acs.nanolett.6b03440.

[18]. Gandhiraman RP, Jayan V, Han J-W, Chen B, Koehne JE, Meyyappan M. Plasma jet printing of electronic materials on flexible and nonconformal objects. ACS applied materials & interfaces. 2014;6(23):20860-7. doi:

10.1021/am505325y.

[19]. Dey A, Krishnamurthy S, Bowen J, Nordlund D, Meyyappan M, Gandhiraman RP. Plasma jet printing and in situ reduction of highly acidic graphene oxide. ACS nano. 2018;12(6):5473-81. doi: 10.1021/acsnano.8b00903.

[20]. Ramamurti R, Gandhiraman RP, Lopez A, Doshi P, Nordlund D, Kim B, et al. Atmospheric Pressure Plasma Printing of Nanomaterials for IoT Applications. IEEE Open Journal of Nanotechnology. 2020;1:47-56. doi:

10.1109/OJNANO.2020.3009882.

[21]. Alder R, Hong J, Chow E, Fang J,
Isa F, Ashford B, et al. Application of plasma-printed paper-based SERS substrate for cocaine detection. Sensors.
2021;21(3):810. doi: 10.3390/s21030810.

[22]. Rezanejad S, Fazel MM, Kavusi A, Michaud J. Curing raisins with sulfur

٧.

## Influence of deposition time and precursor concentration on Agcoated polyester fabric fabricated by plasma jet Mahdi Shariat

Department of Physics, Faculty of Science, Vali-e-Asr University of Rafsanjan, Rafsanjan, Iran.

**Abstract:** Plasma printing techniques are being developed as a modern approach for depositing different functional materials. In this work, a nonthermal plasma jet working in atmospheric pressure was employed to print silver nanoparticles on flexible polyester fabric substrates. Atomized droplets of silver nitrate solution were exposed to plasma reducing them to silver nanoparticles, which were printed on the substrates in a controlled condition. X-ray diffraction results confirmed the deposition of face-center cubic nanoparticles on the substrates. Field-enhanced electron scanning microscopy images demonstrated that these nanoparticles have an almost spherical shape. Surface-enhanced Raman scattering (SERS) responses of the coated substrates were investigated using a Raman marker of Rhodamine B. SERS performance for coated fabrics printed in various precursor

Keywords: Plasma jet, silver nanoparticles, surface-enhanced Raman scattering, fabric.