

نانوذرات نقره: بررسی روش‌های سنتز شیمیایی و زیستی و بررسی رفتار ضد باکتری آن‌ها

زینب فرخی^۱، مجتبی کنویسی^۲، علی آیتی^{۲*}

۱- دانشجوی کارشناسی ارشد مهندسی شیمی، دانشکده مهندسی شیمی، دانشگاه صنعتی قوچان

۲- استادیار گروه مهندسی شیمی، دانشکده مهندسی شیمی، دانشگاه صنعتی قوچان

mkanvisi@gmail.com

چکیده

نانوذرات نقره به دلیل خواص شیمیایی و فیزیکی ویژه و نیز خاصیت ضد عفونی‌کنندگی، کاربردهای وسیعی در مصارف پزشکی، دارویی، درمان عفونت‌های باکتریایی، الکترونیکی، نوری و غیره ایفا می‌کنند. بنابراین سنتز این نانو ذرات دارای اهمیت زیادی می‌باشد. در این مقاله به پیشرفت‌های گذشته در سنتز، کاربردها و اثر ضدباکتریایی نانو ذرات نقره پرداخته شده است. با توجه به هزینه‌ی بالای سنتز شیمیایی نانو ذرات نقره و همچنین ایجاد ملاحظات جدی برای سلامت انسان و محیط زیست، بررسی بیوسنتز این نانو ذرات، دارای اهمیت بسزایی است. پژوهش‌ها نشان می‌دهند که روش سبز سنتز نانو ذرات، به دلیل وجود عوامل احیاء و پایدارکننده در عصاره گیاه و در مقایسه با این عوامل در روش‌های شیمیایی، به‌طور قابل ملاحظه‌ای از سمیت کمتری برخوردار است.

واژه‌های کلیدی: نانو ذرات نقره، سنتز، روش شیمیایی، روش سبز، اثرهای ضد باکتری.

مقدمه

فناوری نانو شاخه‌ای از علم مواد با ویژگی‌های ساختاری بین اتم‌ها و مواد بالک با حداقل یک بعد در محدوده نانومتر (۱ تا ۱۰۰ نانومتر) ارائه می‌دهد که به‌عنوان یکی از فناوری‌های کلیدی آینده شناخته می‌شود [۱]. نانومواد در بسیاری از بخش‌های مختلف زندگی انسان، مورد استفاده قرار گرفته و می‌توانند راه‌حل‌هایی برای چالش‌های فناورانه و زیست‌محیطی فراهم نمایند [۲]. این مواد با توجه به اندازه ذراتشان، دارای خواص منحصر بفردی هستند که در زمینه‌های مختلف علوم مانند پزشکی، مهندسی و فناوری (از جمله الکترونیک، سنجش زیست‌محیطی، طیف‌سنجی رامان از سطح باکتری، عامل ضدباکتریال، تحویل دارو و تصفیه آب) استفاده می‌شوند [۳]. کاربرد نانو مواد در پزشکی، به‌ویژه در تحویل دارو، در دهه گذشته افزایش یافته است. با این حال برخی نانو مواد اثرهای مضر دارند که مهم‌ترین آن‌ها مسمومیت انسان و حیوان‌ها است. به‌عنوان مثال، نانوذرات اکسید روی به‌عنوان یک اختلال در عملکرد کبدی و سمیت نانو نقره در جنین ماهی گورخر شناخته می‌شوند. به‌علاوه این سمیت می‌تواند به‌طور مستقیم بر سلامت انسان نیز آسیب برساند که بر روی تولیدمثل و تکامل جنین تاثیر منفی دارد. این عوامل باعث شده تا

پژوهش‌ها در جهت توسعه روش‌های تولید نانو مواد بدون سمیت پیش برود. بنابراین، به‌منظور به حداقل رساندن استفاده از محصولات ناامن و حداکثر بهره‌وری از فرآیندهای شیمیایی، باید اصول اساسی شیمی سبز اتخاذ شود. بنابراین، هر مسیر مصنوعی یا فرآیند شیمیایی باید با استفاده از حلال‌های محیط‌زیست خوش‌خیم و مواد شیمیایی غیر سمی این اصول را برآورده کند [۲، ۴].

داروهای عصر جدید، نانوذرات پلیمرها، فلزات و یا سرامیک‌ها هستند که می‌توانند شرایطی مانند مبارزه با سرطان و مبارزه با عوامل بیماری‌زا انسان، مانند باکتری‌ها را ایجاد کنند [۵]. در میان نانوذرات فلزی مختلف، از جمله طلا، پلاتین، نقره و پالادیم، نانوذرات نقره به دلیل افزایش طیف گسترده‌ی ضدباکتری خود، به‌عنوان شایع‌ترین عامل ضدباکتری با مدت اثر ضدعفونی‌کننده طولانی شناخته شده است و کاربردهای وسیعی در طب سنتی و مواد غذایی پیدا کرده است [۵، ۶]. نقره به‌عنوان یکی از فلزات نجیب با سازگاری بالاست و به‌عنوان یک آنتی‌بیوتیک طبیعی قوی، از زمان‌های قدیم به‌منظور بهبود زخم استفاده می‌شود [۱، ۷]. نانوذرات نقره توجه بسیاری از پژوهشگران را برای کاربردهای عالی آن در فوتونیک‌ها، میکروالکترونیک، لیتوگرافی به‌ویژه در

دستگاه‌های پزشکی ضد باکتری جلب کرده است [۸]. از طرفی این نانوذرات به طور نسبی ارزان قیمت دارای فعالیت بسیار زیاد در برابر طیف گسترده‌ای از میکروب‌ها و انگل‌ها هستند و نیز سمیت پایین‌تری برای سلول‌های انسان نسبت به سایر فلزات سنگین زیست‌کش دارند [۹]. چسبندگی نانوذرات نقره به سطح باکتری‌ها باعث تغییر خواص غشائی، تخریب مولکول‌های لیپیدی ساکارید، جمع‌آوری در داخل غشاء با تشکیل چاله‌ها و تغییر نفوذپذیری غشاء و نفوذ در داخل سلول‌های باکتریایی می‌شود [۱۰].

به‌طور مرسوم نانو مواد با استفاده از روش‌های شیمیایی یا فیزیکی که شامل فرآیند سل، میسل، رسوب شیمیایی، روش هیدروترمال، پیرولیز و رسوب بخار شیمیایی است، سنتز می‌شوند [۱۱]. به‌طور کلی، نانوذرات فلزی را می‌توان با روش‌های فیزیکی، شیمیایی و بیولوژیکی تهیه و پایدار کرد. رویکردهای شیمیایی مانند احیاء شیمیایی، تجزیه و تحلیل‌های الکتروشیمیایی و احیاء فتوشیمیایی به‌طور گسترده‌ای مورد استفاده قرار گرفته‌اند که می‌توانند ملاحظات زیادی را به همراه داشته باشند. سنتز سبز نانوذرات فلزی شامل سه مرحله اصلی از جمله ۱- انتخاب محیط حلال، ۲- انتخاب عامل احیاء‌کننده زیست‌محیطی و ۳- انتخاب مواد غیرسمی برای پایداری نانوذرات نقره است که بر اساس دیدگاه‌های

شیمی سبز می‌باشد [۱۲]. براساس این رویکردها، ما روند پردازش سنتز نانوذرات نقره شیمی سبز را همراه روش‌های شیمیایی به بررسی و مقایسه پرداختیم. درنهایت، فعالیت ضد میکروبی نانوذرات نقره به‌طور خلاصه مورد بحث قرار می‌گیرد. بنابراین، بررسی حاضر باهدف شرح حال گذشته در سنتز، اصلاح و کاربردهای عملی نانو ذرات نقره ضد باکتری انجام شده است.

در تلاش‌های جهانی برای کاهش زباله‌های خطرناک تولیدشده، شیمی سبز و فرآیندهای شیمیایی به تدریج با پیشرفت‌های مدرن در علم و صنعت ادغام می‌شوند [۲]. روش‌های شیمیایی به دلیل ملاحظات زیاد، کمترین استفاده را دارند. به تازگی، بیوسنتز با کمک مواد بیولوژیکی جدید، غیرسمی، سازگار با محیط‌زیست و مناسب مانند قارچ‌ها، باکتری‌ها، بیومولکول‌ها و عصاره‌های گیاهی مورد بررسی قرار گرفته است. تاکنون مطالعات زیادی درباره سنتز و کاربرد بیولوژیکی نانوذرات منتشر شده است. در سال ۲۰۰۷ نایر و لاورنسن مقاله‌ای منتشر کردند که به بررسی سنتز و کاربرد بیولوژیکی نانوذرات نقره در زمینه مقاومت میکروبی و بهبود زخم پرداختند. میرانیان و همکاران کاربرد نانوذرات ضد باکتری را بررسی کردند که در آن پیش‌بینی آینده نانوتکنولوژی در لوازم‌آرایی را شرح دادند، درحالی‌که محمودی و همکاران نقش نانو ذرات

مختلف که فعالیت‌های ضد باکتری را نشان می‌دهند، مورد بحث قرار دادند [۱]. قوامی نژاد و همکاران اولین سنتز جدید نانو الیاف الکتروریسی عامل دار شده با نانوذرات نقره را گزارش کردند. نتایج، خواص ضدباکتری و زیست سازگاری خوب را نشان می‌دهد و نانو الیاف دیسپرس شده با نقره، دارای پتانسیل بالایی برای استفاده در برنامه‌های کاربردی بهبود زخم هستند [۹].

رویکردهایی برای سنتز نانو ذرات نقره

مطالعات نشان داده‌اند که اندازه، مورفولوژی، پایداری و خواص (شیمیایی و فیزیکی) نانوذرات فلزی تأثیرپذیر از شرایط آزمایشگاهی، سینتیک تعامل یون‌های فلزی با عوامل احیاءکننده و فرآیندهای جذب سطحی عامل پایدار شده نانو ذرات فلزی می‌باشد. از این رو طراحی یک روش سنتز برای کنترل این ویژگی‌ها به زمینه اصلی موردعلاقه پژوهشگران تبدیل شده است [۲]. دیسپرس زیاد ذرات کوچک نقره (> 10 نانومتر) می‌تواند تماس نقره/ باکتری‌ها و بهره‌وری باکتریایی را افزایش دهد. بنابراین، نانوذرات نقره با اندازه کوچک و بدون تجمع بین ذرات در بسیاری از کاربردها ترجیح داده می‌شود [۶، ۱۳]. محلول‌های نانو نقره سنتز شده بسیار پایدار هستند و اثرهای ضد میکروبی زیادی نسبت به سایر محلول‌های ضد میکروبی و ضد عفونی،

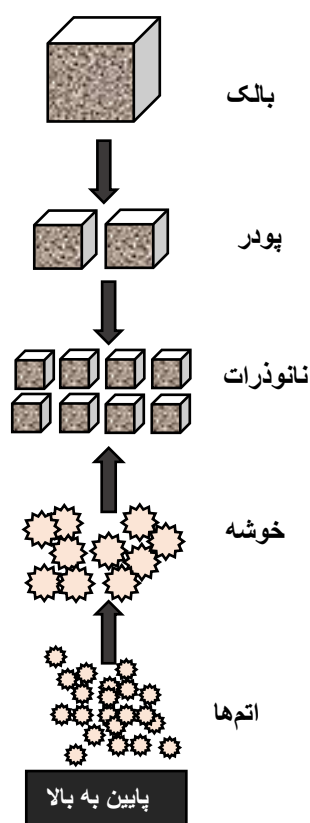
حذف باکتری‌های گرم مثبت و منفی و همچنین ویروس ایدز دارند [۱۴].

فرآیندهای سنتز مختلفی برای تولید نانوذرات، پوشش، پراکندگی و یا کامپوزیت‌های مختلف استفاده می‌شود. سنتز این نانوذرات از دو روش اساسی «بالا به پایین» و «پایین به بالا» انجام می‌پذیرد (شکل ۱). اصطلاح بالا به پایین به سنتز نانوساختارها از بالک به وسیله فرآیند فیزیکی اشاره دارد. رویکرد پایین به بالا به تشکیل نانوذرات از اتم‌های تشکیل دهنده (توسط فرآیندهای شیمیایی) اشاره می‌کند [۱۵]. روش‌های فیزیکی این مزیت را دارد که می‌توانند مقادیر زیادی از نانو ذرات را تولید کنند، اما از عدم توانایی کنترل کامل توزیع اندازه ذرات برخوردار هستند. از سوی دیگر، نشان داده شده است که روش‌های سنتز شیمیایی کلوئیدی قادر به سنتز نانو ذرات یکنواخت با اندازه ذرات موردنظر است [۱۶]. روش‌های متعدد فیزیکی و شیمیایی برای تولید و پایداری نانوذرات نقره گزارش شده است که منجر به شکل‌ها، اندازه‌ها و خواص سطحی متفاوت محصولات می‌شوند [۱۱، ۱۷]. روش فیزیکی، اتمی‌زاسیون یا فشرده‌سازی [۱۸] و بیشترین روش‌های شیمیایی از جمله احیاء شیمیایی با استفاده از انواع عوامل احیاء دهنده آلی و غیر آلی از جمله هیدروژن، سیترات، آسکوربات و بوروهیدرید [۱۹]، احیاء

"فرخی و همکاران، نانوذرات نقره: بررسی روش‌های سنتز شیمیایی و زیستی ..."

انسان و محیط زیست است و از طرفی به‌طور معمول گران‌قیمت هستند [۱۱، ۱۳، ۱۹]. با توجه به پیشرفت سریع استفاده از نانو مواد در زمینه‌های مختلف، نیاز رو به رشد برای ایجاد روش‌های پاک، غیر سمی، ساده و سازگار با محیط‌زیست (شیمی سبز) برای سنتز و مونتاژ نانو ذرات وجود دارد که آن را به زمینه‌ای جذاب در تحقیق‌های علمی تبدیل کرده است [۱۱، ۲۱].

فتوکاتالیستی [۲۰]، احیاء فیزیکوشیمیایی، تجزیه و تحلیل‌های الکتروشیمیایی و رادیو لیز، به‌طور گسترده‌ای برای سنتز نانو ذرات نقره‌ای استفاده می‌شود که در میان آن‌ها، احیاء شیمیایی یون‌های نقره در حضور یک عامل حفاظتی، به‌دلیل مزیت‌های استفاده از نانوذرات بدون تجمع، عملکرد بالا و هزینه آماده‌سازی کم، بیشترین کاربرد را داشته است. اگرچه از مضرات استفاده از عوامل احیاء‌کننده، ملاحظات عالی به سلامت



شکل ۱- نمایش سیستم بالا به پایین و پایین به بالا.

سنتز نانوذرات نقره

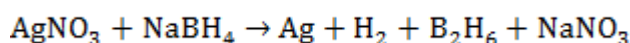
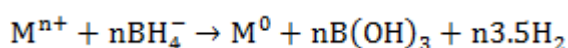
۱-۳- سنتز فیزیکی

در فرآیندهای فیزیکی، نانوذرات فلزی به طور کلی با تراکم تبخیر سنتز می شوند که می تواند با استفاده از یک کوره لوله ای در فشار اتمسفر انجام شود. تولید نانوذرات نقره با استفاده از کوره لوله ای دارای اشکالات متعددی است، زیرا فضای زیادی را اشغال می کند و برای رسیدن به پایداری حرارتی به زمان زیادی نیاز است. نانوذرات نقره با لیزر مواد بالک فلزی در محلول سنتز می شوند که یکی از مزیت های استفاده از لیزر با مقایسه از دیگر روش های معمول برای تهیه کلوئیدهای فلزی، عدم وجود واکنش گره های فلزی در محلول است، بنابراین کلوئیدهای خالص که برای بسیاری از کاربردها مفید هستند را می توان با استفاده از این روش تولید کرد [۱۱].

۲-۳- سنتز شیمیایی

۱-۲-۳- روش احیاء شیمیایی: روش احیاء شیمیایی شامل کاهش نیترات نقره توسط یک عامل احیاء دهنده است که از یک تثبیت کننده

مناسب برای محافظت از رشد ذرات نقره از طریق تجمع استفاده می شود [۱۳]. احیاء مربوط به کاتیون فلزی، نشان دهنده یک واکنش ساده برای به دست آوردن نانوذرات فلزی است. فرآیند تشکیل نانوذرات نقره از محلول حاوی یون نقره در شکل ۲ نشان داده شده است. سنتز نانوذرات فلزی در حلال های آلی، مزیت هایی مانند عملکرد بالا و توزیع اندازه باریک دارد و همچنین ممکن است خود حلال به عنوان عامل احیاء نانوذرات نقره عمل کند. کاهش یون نقره (Ag^+) در محلول های آبی، به طور معمول نقره کلوئیدی را با قطر ذرات چندین نانومتر تولید می کند. در مورد نقره، پتانسیل تخریب به طور نسبی بزرگ الکتریکی مثبت $Ag^+ \rightarrow g^0$ در آب، اجازه استفاده از چندین عامل احیاء دهنده مانند سدیم سیترات، سدیم بوروهیدرید، هیدرازین، هیدروکینون، آسکوربات و غیره دارد. به طور مثال، ون هینینگ و زوکوسکی مکانیسم زیر را (معادلات ۱ و ۲) برای سنتز نانو ذرات نقره با استفاده از سدیم بوروهیدرید، به عنوان عامل کاهنده، پیشنهاد داده اند [۲، ۲۲]:



(۱)

(۲)

تاثیر بسزایی دارند [۲۳]. در سال ۲۰۰۹ سانگ و همکاران موفق به سنتز نانو ذرات نقره با احیاء نیترات نقره توسط سدیم بوروهیدرید در حضور پایدارکننده سدیم دودسیل سولفات شدند. طیف جذب UV-vis نشان داد که سدیم بوروهیدرید، علاوه بر نقش کاهندگی، به عنوان پایدارکننده نیز عمل می‌کند که از تجمع نانو ذرات نقره محافظت می‌کند. هم‌چنین تصاویر میکروسکوپ الکترونی عبوری (TEM) مشخص کرد که میزان تجمع ذرات بستگی به نسبت مولی مختلف نیترات نقره بر سدیم بوروهیدرید دارد [۱۳].

در شکل‌گیری نانوذرات نقره با استفاده از روش احیاء شیمیایی، اندازه ذرات و حالت تجمع نانو ذرات نقره به پارامترهای مختلفی مانند غلظت اولیه نمک فلزی (نیترات نقره) و نسبت‌های مولی آن، عامل احیاء و غلظت پایدارساز وابسته است. نتایج برخی پژوهش‌های انجام شده در سنتز نانو ذرات نقره بر اساس پارامترهای ذکر شده و هم‌چنین حلال‌های مختلف به همراه اندازه نانو ذرات حاصل در جدول ۱ آمده است. در سال ۲۰۱۲، لی و همکاران نشان دادند که مدت‌زمان و دمای واکنش، غلظت واکنشگرها و سورفکتانت‌ها و سایر مواد موجود در واکنش در اندازه نانو ذرات نقره و توزیع آن‌ها



شکل ۲- روند تشکیل نانوذرات نقره به روش احیای شیمیایی.

جدول ۱- تولید نانو ذرات نقره با استفاده از عوامل احیاء و پایدارکننده‌های مختلف.

نمک فلزی	عامل احیاء	حلال	پایدارساز	اندازه ذرات	مرجع
نیترات نقره	گلوکز	آب	پلی وینیل پیرولیدون	۲۰-۸۰	[۲۴]
نیترات نقره	گلوکز	آب	سدیم هیدروکسید	۴۵ و ۵۵	[۱۰]
نیترات نقره	گلوکز	آب	پلی وینیل پیرولیدون	۱۵ و ۵۰	[۲۵]
نیترات نقره	گلوکز	پلی اتیلن گلیکول	پلی اتیلن گلیکول	۱۰-۲۵	[۲۶]
نیترات نقره	گلوکز و هیدرازین	آب		۱۰-۱۵	[۵]
نیترات نقره	تری اتانول آمین	آب	پلی وینیل پیرولیدون و پلی اتیلن گلیکول	۴۰-۴۳	[۲۷]
نیترات نقره	تری سدیم سیترات	آب	تری سدیم سیترات	۱۱-۳۱	[۱۵]
نیترات نقره	سدیم سیترات	آب	سدیم سیترات	۲۰-۸۰	[۲۹, ۲۸]
نیترات نقره	سدیم سیترات	اتانول	پلی وینیل الکل	۱۸	[۳۰]

نیترا ت نقره	اتیلن گلیکول	اتیلن گلیکول	۳۰-۴۰	[۳۱]
نیترا ت نقره	دی متیل فراماید	آب	۲۵	[۳۲]
نیترا ت نقره	سدیم بوروهیدرات	آب	۱-۱۰۰	[۳۵-۳۳]
نیترا ت نقره	سدیم بوروهیدرات	آب	۳-۲۱	[۳۷, ۳۶]
نیترا ت نقره	بوروهیدرات سدیم	آب	۱۸ و ۳۶	[۱۷]
نیترا ت نقره	بوروهیدرات سدیم	آب	۵۰-۷۰	[۳۸]
نیترا ت نقره	سدیم بورو هیدرات	آب	۱۰	[۲۸]
نیترا ت نقره	بوروهیدرات سدیم	آب	۱۰ و ۱۹	[۴۰, ۳۹]
نیترا ت نقره	بوروهیدرات سدیم	آب	۳۰-۴۰	[۱۳]
نیترا ت نقره	سدیم بوروهیدرات	آب	۲۹-۱۳۶	[۴۱]
نیترا ت نقره	احیاء حرارتی	آب	۶-۲۴	[۴۲]
نیترا ت نقره	هیدروژن	آب	۱۰-۲۰	[۴۳]
نیترا ت نقره	هیدرازین هیدرات	آب	۸-۶۰	[۴۶-۴۴]
نیترا ت نقره	هیدروکسیل آمین هیدروکلرید	آب	۲۳ و ۶۷	[۴۷]
پرکلرات نقره	بوروهیدرات سدیم	آب	۵-۷	[۴۸]

۲-۲-۳- روش الکتروشیمیایی: با توجه به

این که مرحله اولیه برای آماده سازی نانو ذرات نقره، احیاء یک الکترون از یون های موجود در Ag^+ است، برای تولید ذرات فلزی به نظر می رسد احیاء الکتروشیمیایی یک روش انتخابی مناسب باشد. به طور معمول استفاده از این روش ها در سنتز ذرات فلزی منجر به تولید نانو ذرات کوچک با خلوص بالا می شوند که امکان کنترل دقیق اندازه ذرات با تنظیم چگالی یا پتانسیل کاربردی وجود دارد، اما روش های الکتروشیمی به عنوان وسیله ای برای تهیه تعداد زیادی نانو ذرات فلزی مورد استفاده نیست [۴۹]. سنتز نانو ذرات نقره با احیاء الکتروشیمیایی توسط رودریگز سانچز و همکاران ارائه شد که در آن یک ورق نقره به عنوان آند (الکترو د شمارنده)، پلاتین یا ورق آلومینیوم به عنوان کاتد (الکترو د کار) و نمک تترا

متیل آمونیوم (برمید و یا استات) در استونیتریل به عنوان حلال غیرمستقیم مورد استفاده قرار گرفت [۲۲]. نتایج رتز و همکاران نشان داد که ذرات فلزی با اندازه انتخابی را می توان توسط روش الکتروشیمیایی با استفاده از نمک های تترا اتیل آمونیوم به عنوان پایدارکننده هایی برای خوشه های فلزی در محیط غیرآبی تهیه کرد. ویلی و همکاران [۵۰] و بارتلت و همکاران [۵۱]، شکل های دیگر رسوبات فلزی الکتروشیمیایی را گزارش کرده اند. با این حال، در محیط آبی یون های فلزی نجیب را می توان به آسانی بر روی کاتد پوشش داد. بنابراین وقتی نانو ذرات نجیب به روش الکتروشیمیایی در این مرحله تولید می شوند، مشکلات زیادی وجود دارد. بینگشنگ و همکاران روش الکتروشیمیایی ساده و راحت را برای تهیه تعداد زیاد نانو ذرات نقره با دیسپرس

خوب در فاز آبی تحت حفاظت پلی وینیل پیرولیدین گزارش کردند و نشان دادند که توزیع اندازه ذرات با افزودن سورفکتانت‌های آنیونی از غلظت مناسب به الکترولیت، بهبود یافته است [۴۹]. این روش الکتروشیمیایی امکان تهیه مقادیر نانوذرات فلزی با اندازه کنترل شده، به ویژه فلزات نجیب مانند طلا، پلاتین و نقره را فراهم می‌سازد. همچنین پتیکا و همکاران برخی از جنبه‌های آماده‌سازی و مشخصه‌های آن را با روش الکتروشیمیایی و به ویژه اثر ضد میکروبی محلول نقره کلوئیدی ارائه دادند. پایدارکننده PVP، دیسپرس مناسب نانو ذرات را آسان می‌کند و باعث تراکم آن‌ها می‌شود. به طور کلی مکانیسم محافظت PVP در سنتز الکتروشیمیایی ذرات نقره براساس ویژگی‌های ساختاری آن پیشنهاد شده است. روش‌های الکتروشیمیایی برای تولید اشکال مختلف نانوذرات نقره مانند نانومیله‌ها، نانو ساختارها و نانوسیم‌ها مفید هستند [۲۲، ۴۹، ۵۲].

۳-۲-۳- روش فتوکاتالیستی: نانوذرات نقره
را می‌توان از روش فوتوکاتالیستی تحت تابش نور بر محلول حاوی نیتрат نقره تولید نمود که در آن یون‌های نقره تحت تابش نور به کمک عامل احیاء، مانند سدیم بورو هیدرید، کاهش می‌یابند [۵۳]. بسیاری از پژوهشگران تلاش کرده‌اند با استفاده از مواد نانو کریستال یا ساخت میکرو ساختار متخلخل، سایت‌های فعال‌سازی

سطوح قابل دستیابی را افزایش و در نتیجه عملکرد فوتوکاتالیستی را بهبود بخشند. چانگ و همکاران فیلم‌های نازک نانوکریستال Ag/TiO_2 را با استفاده از تجزیه و تحلیل پوشش چرخشی سل-ژل تهیه کردند. با ساخت فیلم TiO_2 متخلخل و اضافه کردن عنصر Ag، عملکرد فوتوکاتالیستی فیلم‌های نازک مبتنی بر TiO_2 به طور قابل توجهی بهبود یافت. همچنین خواص فوتوکاتالیستی این فیلم‌ها با تخریب متیلن آبی تحت اشعه UV مورد بررسی قرار گرفت [۵۴].

۴-۲-۳- روش سونوشیمی: روش‌های سونو شیمیایی شامل شکل‌گیری، رشد و فروپاشی میکرو حفره‌ها است. این روش برای تولید نانوذرات نقره استفاده شده است. موادی مانند سدیم بورو هیدرید به عنوان عامل کاهنده مواد خطرناک مورد استفاده قرار می‌گیرد. در مسیر سونو شیمیایی، نانوذرات نقره کلوئیدی می‌توانند توسط روش شیمیایی سبز با استفاده از نیترات نقره به عنوان پیش ماده نقره‌ای و ژلاتین به عنوان عامل احیاء و پایدارکننده تهیه شوند. مجید و همکاران سنتز سبز نانوذرات نقره را با استفاده از ژلاتین به عنوان یک پایدارکننده سبز و گلوکز به عنوان یک عامل کاهش‌دهنده گزارش کردند. اثر عوامل کاهنده و غلظت Ag^+ ، زمان اولتراسونیک و دامنه اولتراسونیک را بر اندازه ذرات مورد بررسی قرار دادند. اندازه نانوذرات نقره با دامنه

اولتراسونیک کاهش می‌یابد و با زمان اولتراسونیک افزایش می‌یابد [۵۵]. اولتراسونیک با شدت بالا در بسیاری از کاربردهای مهم ترکیبات آلی، مواد و شیمی آلی فلزی و فرآیندهای تولید صنعتی به کار گرفته شده است. سونوشیمی از شرایط گذرا بی‌نهایت ناشی از اولتراسونیک سرچشمه می‌گیرد که منجر به نقاط منحصر به فرد می‌شود. اولتراسونیک یک مکانیسم غیرمعمول برای تولید شیمی همراه با انرژی بالا با دمای بسیار بالا و فشار محلی و میزان سیستم گرمایشی و خنک‌کننده فوق‌العاده‌ای است که می‌تواند به دمای بالاتر از ۵۰۰۰ کلوین، فشار بیش از ۱۰۰۰ اتمسفر و میزان گرمایش و خنک‌کننده بیش از 10^{10} KS^{-1} برسد [۵۶، ۵۷].

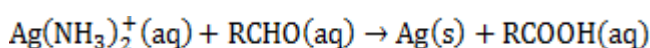
۳-۳-۳- سنتز سبز

۳-۳-۱- روش پلی‌ساکارید: در این روش نانوذرات نقره با استفاده از آب به‌عنوان یک حلال محیطی خوش‌خیم و پلی‌ساکارید به‌عنوان یک عامل سرپوش استفاده می‌شود، یا در برخی موارد پلی‌ساکاریدها به‌عنوان هر دو عامل احیاکننده و

سرپوش دهنده عمل می‌کنند [۲]. گویلا و همکاران در روشی سازگار با محیط زیست، نانوذرات نقره‌ای با سایز ۱۵ نانومتر را با استفاده از گلوکز طبیعی سنتز کردند که اثرگذاری بسیار خوبی در برابر میکروب‌ها نشان دادند. ارزیابی اثرهای ضد میکروبی نانوذرات نقره، پتانسیل آن‌ها را برای طیف گسترده‌ای از کاربردها تایید می‌کند. کپسوله کردن دارو در نانو امولسیون‌های حاوی نانوذرات نقره، اثرهای ضدباکتریایی خود را در حین افزایش اثربخشی ضد تومور حفظ می‌کند. همچنین نانو امولسیون‌های چندمنظوره حاوی نانوذرات سبز و مولکول‌های دارویی، امکان استفاده از آن‌ها را برای درمان سلول‌های سرطانی باز می‌کند، درحالی‌که از عفونت توسط میکروب‌ها جلوگیری می‌کند [۱۸].

۳-۳-۲- روش تولوئن: در روش سنتز

تولوئن، نانو ذرات نقره با سایز کنترل‌شده در یک فرآیند یک مرحله‌ای تولید می‌شوند. واکنش ابتدایی تولوئن شامل احیای $(\text{NH}_3)_2^+(\text{aq})$ ، واکنشگر تولوئن، همراه با آلدئید است (معادله ۳) [۲]:



اثرهای ضد میکروبی خود را نسبت به میکروارگانیسم‌های بیماری‌زا نشان می‌دهد. ونگ و همکاران نانوذرات نقره را در یک محلول

روش تولوئن، اهمیت فوق‌العاده‌ای به‌عنوان یکی از روش‌های سنتز سبز دارد که نانوذرات نقره را با واکنش متداول تولوئن سنتز کرده و

حاوی پلی‌وینیل پیرولیدون سنتز کردند که در آن گلوکز باعث کاهش میزان نیترات نقره شد و منجر به تولید نانوذرات حدود ۲۰ تا ۸۰ نانومتر شد [۲۴]. هم‌چنین منتظر و همکاران یک روش جدید و ساده برای سنتز سبز نانوذرات نقره بر روی پارچه‌های پنبه‌ای ارائه کردند. اثر ضد باکتری علیه دو باکتری پاتوژن رایج، *استافیلوکوکوس اورئوس* و *شریشیاکلی* و هم‌چنین دوام خواص ضدباکتری بر روی پارچه مورد ارزیابی قرار گرفته است که در آن پارچه پنبه‌ای، فعالیت ضد باکتری عالی همراه بادوام شستشوی عالی در برابر این دو باکتری نشان داده است [۱۸].

۳-۳-۳ روش پلی‌اکسومتالات (POM):

POMها کلاسترهای غیر آلی فلزاکسید با ویژگی‌های منحصر بفرد مطابق با شیمی سبز هستند که پتانسیل استفاده در سنتز نانوذرات فلزی را دارا می‌باشند [۵۸]. این مواد، محلول در آب هستند و قادر به انجام گام به گام واکنش‌های بازسازی چند الکترونی، بدون ایجاد اختلال در ساختار آن‌ها می‌باشند. POMها را می‌توان در مجموعه‌های مختلف از جمله، از طریق فتوشیمیایی، رادیولیز، الکترولیتی و با احیای واکنش‌گرها کاهش داد. به‌عنوان مثال، آیتی و همکاران با استفاده از پلی‌اکسومتالات‌ها با ساختارهای مختلف موفق به سنتز نانوذرات نقره

با قابلیت کنترل اندازه شدند که در آن‌ها POM هر دو نقش کاهندگی و نیز عامل پایدارکننده را ایفا کرده است [۵۹، ۶۰]. نانو ذرات نقره با شکل و اندازه‌های مختلف می‌تواند با استفاده از POMهای مختلف که به‌عنوان یک احیا دهنده و پایدارکننده عمل می‌کند، به دست آیند [۲، ۶۱].

۴-۳-۳ روش بیولوژیکی: نیاز زیادی برای

ایجاد روش‌های نانوذرات فلزی با عملکرد بالا، هزینه کم، غیر سمی و روش‌های خوش‌خیم زیست‌محیطی وجود دارد. ازاین‌رو، رویکرد بیولوژیکی برای سنتز نانو ذرات مهم است [۶۲]. روش‌های بیولوژیکی سنتز نانوذرات با استفاده از میکروارگانیسم‌ها (جلبک‌ها، قارچ‌ها، مخمرها، باکتری‌ها و ویروس‌ها)، آنزیم‌ها و گیاهان یا عصاره‌های گیاهی به‌عنوان جایگزین‌های متنوع برای روش‌های شیمیایی و فیزیکی پیشنهاد شده است. حجم وسیعی از گزارش‌های نوشته شده، سنتز موفق نانوذرات نقره را با استفاده از ترکیبات زیستی آلی نشان می‌دهند. یانگ سانگ و همکاران، پنج عصاره برگ گیاه (کاج، خرمالو، گینکو، ماگنولیا و پلاتانوس) را برای تولید سنتز خارج سلولی نانو ذرات نقره فلزی مورد استفاده قرار دادند و مقایسه کردند و نشان دادند که این روش سازگار با محیط‌زیست برای تولید نانو ذرات نقره بیولوژیکی، سرعت سنتز سریع‌تر را فراهم می‌کند و با روش‌های شیمیایی مقایسه

است تا فلزات ظرفیت صفر یا اکسید فلزی را تشکیل دهند [۲].

مقایسه روش های سنتز نانوذرات نقره با خواص ضد باکتری

با توجه به روش های متفاوتی که جهت سنتز نانوذرات نقره وجود دارد، در جدول ۲ مقایسه ای بین پژوهش های انجام شده در سنتز شیمیایی و سبز نانوذرات نقره برای اثرهای ضد باکتری آن با توجه به شرایط عملکرد واکنش از جمله غلظت واکنش گر ها، دما و مدت زمان انجام واکنش، اندازه نانوذرات، PH و تغییر رنگ حاصل شده، انجام شده است.

می شود. به طور بالقوه می تواند در بخش های گوناگون تماس با انسان مانند لوازم آرایشی، غذا و کاربردهای پزشکی مورد استفاده قرار گیرد [۶۳].

۵-۳-۳- روش پرتودهی: نانوذرات نقره را

می توان با استفاده از روش های تابش مختلف بدون استفاده از هیچ عامل احیاکننده ای با موفقیت سنتز کرد. به عنوان مثال، تابش لیزر از یک محلول آبی نمک نقره و سورفاکتانت، می تواند تولید نانوذرات نقره را با یک توزیع شکل و اندازه به خوبی مشخص کند. رادیولیز محلول های آبی یک روش کارآمد برای کاهش یون های فلزی

جدول ۲- مقایسه برخی روش های تولید نانوذره نقره ضد باکتری

روش سنتز	غلظت (ppm)	زمان (دقیقه)	PH	تغییر رنگ	سایز ذرات	خواص ضد باکتری	توضیحات	مرجع
احیای شیمیایی	۱۳۰ و ۱۴۰	۳	۹ و ۱۱	زرد	۳۶ و ۱۸	+	سدیم سیترات به عنوان عامل احیا و سدیم بوروهیدرید عامل پایداری	[۱۷]
ماکروویو	۲۰	۱۰		زرد	۳۰-۴۰	+		[۶۴]
فتو شیمی		۱۵		زرد قهوه ای	۱۴	+	پلی اتیلن گلیکول به عنوان عامل احیا و پایداری	[۳]
پلی ساکارید	۱۶، ۱۵ و ۳۳	۵	۱۲-۸	زرد	۱۵	+	b-glucan عامل احیا و پایدارکننده	[۴]
احیای شیمیایی	۱۰۰	۱۵	۷	زرد	۵۵ و ۴۵	+	گلوکز عامل احیا و سدیم هیدوکسید به عنوان محیط قلیایی	[۱۰]
تابش UV	۱۰۰ و ۲۰۰	۵	۹-۸/۵	زرد	۵۳	+	PVP عامل احیا و پایدارکننده	[۱۴]
احیای شیمیایی	۱۰۰	۱۵		زرد مایل به سبز تا سبز مایل به قرمز	۱۲-۳۱	+	تری سدیم سیترات عامل احیا و پایدارکننده	[۱۵]
احیای شیمیایی	۲۰۰	۵		زرد کمرنگ تا زرد طلایی	۱۱	+	تری سدیم سیترات عامل احیا و پایدارکننده	[۱۵]
سبز	۱۰۰	۶۰-۱۰	-۴/۵	زرد	-۵/۷	+	صمغ درخت عامل احیا و پایداری	[۶۵]

"فرخی و همکاران، نانوذرات نقره: بررسی روش‌های سنتز شیمیایی و زیستی ..."

	۵/۵	۰/۲			
تولون	۱۰۰ و ۲۰۰	۱۲۰	۱۴-۹	زرد روشن تا قهوه‌ای	۹-۱۰ +
	۵۰۰				
تولون	۱۰۰ و ۲۰۰	۱۲۰	-۱۲	زرد روشن تا قهوه‌ای	۶-۷ +
	۵۰۰		۱۴		
تولون	-۰/۲ و ۰/۰۰۵	۱۵	-۱۱/۵	زرد	۲۰-۵۰ +
	M		۱۳		
احیای شیمیایی	۱۰۰	۳		زرد روشن	۳-۲۱ +
بیولوژیکی	۱۰۰	۱۲۰		زرد	۳۰/۵ +
پلی‌اکسومتالات	۱۰۰	۱۵		زرد	۳۸ +
احیای شیمیایی	۱۰۰	۱۵	۷/۴	قهوه‌ای	۱۰-۱۵ +
الکتروشیمیایی	۲۰۰	۵		زرد روشن	۷-۱۴ +

۵- اثر ضد باکتری نانوذرات نقره

نقره برای خواص ضد میکروبی خود شناخته شده است و برای سال‌ها در زمینه پزشکی برای کاربردهای ضد میکروبی استفاده شده است و حتی برای جلوگیری از اتصال ایدز به سلول‌های میزبان نشان داده شده است. علاوه بر این، نقره در تصفیه آب و هوا برای از بین بردن میکروارگانیسم‌ها استفاده شده است [۲]. مکانیسم‌های محدودی از فعالیت ضد باکتری نانوذرات وجود دارد. به‌طور کلی، نانوذرات خواص ضدباکتریایی خوبی را که ناشی از سطح بزرگ آن نسبت به حجم است را فراهم می‌کند، که باعث ایجاد تماس مطلوب با سلول‌های باکتریایی می‌شود. مکانیسم‌های فعالیت ضد باکتری نانوذرات اغلب در مقالات بر روی

نمونه‌های نانوذرات نقره فلزی مورد بحث است. یکی از مکانیسم‌های سیتوتوکسیک نتیجه جذب نانوذرات Ag توسط سلول‌های باکتریایی است [۱]. نانوذرات نقره توانایی لنگر انداختن به دیواره سلول باکتریایی را دارند و سپس به آن نفوذ می‌کنند، در نتیجه باعث تغییرات ساختاری در غشای سلولی مانند نفوذپذیری غشای سلول و مرگ آن می‌شود. مطالعات زیادی نشان می‌دهند که تشکیل رادیکال‌های آزاد توسط نانوذرات نقره در هنگام تماس با باکتری‌ها وجود دارد. این رادیکال‌های آزاد دارای توانایی آسیب رساندن به غشای سلولی و ایجاد تخریب در آن هستند که در نهایت می‌تواند منجر به مرگ سلول شود. سلول‌های باکتریایی در تماس با نقره، یون‌های نقره‌ای را جذب می‌کنند که مانع عملکرد چندگانه

در سلول و آسیب رساندن به سلول‌ها می‌شود [۶۶]. نانوذرات دارای اندازه کوچک‌تر، تاثیر ضد باکتری بیشتری نسبت به گونه‌های درشت‌تر با غلظت مشابه نشان می‌دهد. در سال ۲۰۰۵ شریوازتاوا و همکاران، تاثیر نانوذرات نقره با اندازه ۱۰ تا ۱۵ نانومتر را بر روی باکتری‌ها مورد بررسی قرار دادند که در آن نانوذرات با اندازه کوچک‌تر خواص ضد باکتری بیشتری را از خود به نمایش گذاشت [۵]. گازمن و همکاران در سال ۲۰۱۲ اثر نانوذرات نقره را روی باکتری‌های گرم مثبت و گرم منفی و بعضی از گونه‌های مقاوم نشان دادند و مشخص کردند که اندازه نانو ذرات نقره، تاثیر بسیاری در خواص ضد باکتری دارد به‌طوری که ذراتی با اندازه ۹ تا ۱۹، بیشترین تاثیر را بر روی باکتری‌ها داشته‌اند [۴۴]. نانوذرات نقره کوچک‌تر که دارای سطح بزرگتری از سطح در دسترس برای تعامل هستند، اثر ضدباکتری بیشتری را نسبت به نانوذرات بزرگ‌تر نشان می‌دهد. هم‌چنین ممکن است نانوذرات نقره علاوه بر برقراری ارتباط با سطح غشا، در داخل باکتری نیز نفوذ نمایند.

کاربرد نانو ذرات نقره به‌عنوان عامل ضد باکتری

استفاده کاربردی از نانوذرات نیازمند ذراتی با اندازه دقیق و توزیع اندازه محدود است. فرآیندهای سنتز خاص برای تولید نانوذرات، پوشش، پراکندگی و یا کامپوزیت‌های مختلف

استفاده می‌شود. فناوری نانو، یک اساس برای تغییر و توسعه خواص مهم فلز در قالب نانوذرات است که دارای بخش‌های امیدوارکننده محیط‌زیست و بیوتکنولوژی، الکترونیک [۱۱]، نوری، عوامل کنتراست برای تصویربرداری بیولوژیکی، عوامل ضد میکروبی، سیستم‌های دارورسانی و داروهای نانو برای درمان بیماری‌های مختلف است [۱۵]. نانوذرات به‌طور معمول به‌عنوان حامل داروهای ضد باکتری استفاده می‌شود و ممکن است با موجودات زنده ارتباط برقرار کنند و کارایی و خاصیت درمان‌های پزشکی را افزایش دهند. آن‌ها ممکن است به‌عنوان افزودنی‌های خوب برای چسب‌های دندان‌ی با فعالیت ضد باکتری استفاده شوند [۱]. طراحی نانو ذرات فلزی با کامپوزیت‌های پلیمری در چند سال گذشته، به‌دلیل طیف وسیعی از کاربردها، به‌عنوان مثال به‌عنوان کاتالیزورها و در زمینه زیست پزشکی، توجه زیادی را به خود جلب کرده است [۶۷]. پژوهشگران به سمت نانوذرات به‌خصوص نانوذرات نقره حرکت می‌کنند تا مشکل پاتوژن‌های در حال ظهور از جمله باکتری‌های مقاوم در برابر چند دارو را حل نمایند. علاوه بر این، توانایی ادغام نانوذرات نقره در سیستم‌های بیولوژیکی، بیشترین تاثیر را در زیست‌شناسی و زیست پزشکی دارد. ظهور گذشته فناوری نانو، یک روش جدید درمانی در نانو ذرات نقره برای استفاده‌ی پزشکی به وجود

"فرخی و همکاران، نانوذرات نقره: بررسی روش‌های سنتز شیمیایی و زیستی ..."

گزارش شده است [۶۸]. از جمله کاربردهای دیگر نانو ذرات نقره، به دلیل خواص منحصر به فرد آنها، در کاربردهای ضد میکروبی، مواد بیوسنسور، الیاف کامپوزیتی، مواد ابررسانای برودتی، حفظ مواد غذایی، تصفیه آب، محصولات آرایشی و قطعات الکترونیکی می‌باشد که در شکل ۳ نشان داده شده است [۱۱].

آورده است و با خواص متمایزی که دارد کاربرد آن را در درمان ضدباکتری، ضدقارچی، ضدویروسی و ضدالتهابی گسترش می‌دهد [۱۵]. مطالعات نشان می‌دهند که نانوذرات نقره از تکثیر ایدز جلوگیری می‌کند، به طوری که تاثیر آنها از نانوذرات طلا بیشتر است. همچنین اثر موثر نانوذرات نقره بر ویروسی مانند هپاتیت B



شکل ۳- دامنه کاربردهای عملی نانو ذرات نقره ضد باکتری.

نتیجه گیری

با توجه به پیشرفت صنعت، نیاز روزافزون به تولید ترکیبات نانویی برای انواع مصارف تجاری و کاربردی در زمینه‌های علوم مواد، زیست‌شناسی، داروسازی، شیمی و پزشکی رو به افزایش است. نانو ذرات حاوی فعالیت ضد باکتری، وعده‌ی زیادی در حفظ مواد غذایی،

سطوح و پارچه‌های ضد باکتری، دندان‌پزشکی، نانو مواد پزشکی جدید و ... دارند. نانوذرات ضد باکتری، منطقه وسیعی از مواد مانند فلزات، اکسیدهای فلزی و حامل‌هایی در ابعاد نانو را پوشش می‌دهند. روش‌های سریع و سبز با استفاده از عصاره‌های زیستی، پتانسیل زیادی را در سنتز نانو ذرات نقره به‌ویژه پیشرفت در مسیر

توسعه کنترل شکل و اندازه آن‌ها نشان می‌دهند. از این رو سنتز نانوذرات بسیار حائز اهمیت است. در این مقاله به بررسی مختصر پژوهش‌های ارائه شده درباره‌ی سنتز نانو ذرات نقره ضد باکتری به روش‌های شیمیایی و سبز پرداخته شده است. یکی از متداول‌ترین روش‌های شیمیایی تولید نانوذرات نقره، احیای شیمیایی است که امکان ساخت نانوذرات با سایز مختلف را مهیا می‌کند. از ارکان اصلی تولید این نانو ذرات به روش احیای شیمیایی، پیش ماده نقره، عامل احیا، حلال و عامل پوشش است.

باتوجه به این‌که استفاده از روش‌های شیمیایی ملاحظات زیادی را به سلامت انسان و محیط می‌رساند، از این رو افزایش آگاهی نسبت به شیمی سبز و فرآیندهای زیستی، استفاده از روش‌های سازگار با محیط زیست را برای تولید غیرسمی نانو مواد زیستی ضروری کرده است. امروزه در بسیاری از کشورهای توسعه یافته، فعالیت‌های پژوهشی به صورت هدفمند در بخش‌های فناوری نانو برای روش‌های شیمی سبز که روشی دوست‌دار طبیعت و بدون استفاده از مواد شیمیایی خطرناک است، در جریان است

References

فهرست منابع

- 1- Moritz, M. and Geszke-Moritz, M., 2013. The newest achievements in synthesis, immobilization and practical applications of antibacterial nanoparticles. Chemical Engineering Journal, 228, pp.596-613.
- 2- Sharma, V.K., Yngard, R.A. and Lin, Y., 2009. Silver nanoparticles: green synthesis and their antimicrobial activities. Advances in colloid and interface science, 145(1-2), pp.83-96.
- 3- Fahmy, A., El-Zomrawy, A., Saeed, A.M., Sayed, A.Z., El-Arab, M.A.E., Shehata, H.A. and Friedrich, J., 2017. One-step synthesis of silver nanoparticles embedded with polyethylene glycol as thin films. Journal of adhesion science and Technology, 31(13), pp.1422-1440.
- 4- Goyal, G., Hwang, J., Aviral, J., Seo, Y., Jo, Y., Son, J. and Choi, J., 2017. Green synthesis of silver nanoparticles using β -glucan, and their incorporation into

doxorubicin-loaded water-in-oil nanoemulsions for antitumor and antibacterial applications. *Journal of industrial and engineering chemistry*, 47, pp.179-186.

5- Shrivastava, S., Bera, T., Roy, A., Singh, G., Ramachandrarao, P. and Dash, D., 2007. Characterization of enhanced antibacterial effects of novel silver nanoparticles. *Nanotechnology*, 18(22), p.225103.

6- Li, X., Xie, J., Liao, L., Jiang, X. and Fu, H., 2017. UV-curable polyurethane acrylate-Ag/TiO₂ nanocomposites with superior UV light antibacterial activity. *International Journal of Polymeric Materials and Polymeric Biomaterials*, 66(16), pp.835-843.

7- Sheikh, F.A., Barakat, N.A., Kanjwal, M.A., Chaudhari, A.A., Jung, I.H., Lee, J.H. and Kim, H.Y., 2009. Electrospun antimicrobial polyurethane nanofibers containing silver nanoparticles for biotechnological applications. *Macromolecular Research*, 17(9), pp.688-696.

8- Qu, R., Gao, J., Tang, B., Ma, Q., Qu, B. and Sun, C., 2014. Preparation and property of polyurethane/nanosilver complex fibers. *Applied Surface Science*, 294, pp.81-88.

9- Shi, H., Liu, H., Luan, S., Shi, D., Yan, S., Liu, C., Li, R.K. and Yin, J., 2016. Antibacterial and biocompatible properties of polyurethane nanofiber composites with integrated antifouling and bactericidal components. *Composites Science and Technology*, 127, pp.28-35.

10- Maryan, A.S., Montazer, M. and Harifi, T., 2015. Synthesis of nano silver on cellulosic denim fabric producing yellow colored garment with antibacterial properties. *Carbohydrate polymers*, 115, pp.568-574.

11- Abbasi, E., Milani, M., Fekri Aval, S., Kouhi, M., Akbarzadeh, A., Tayefi Nasrabadi, H., Nikasa, P., Joo, S.W., Hanifehpour, Y., Nejati-Koshki, K. and Samiei, M., 2016. Silver nanoparticles: synthesis methods, bio-applications and properties. *Critical reviews in microbiology*, 42(2), pp.173-180.

12- Liu, T.M., Wu, X.Z. and Qiu, Y.R., 2016. Enhanced biocompatibility and antibacterial property of polyurethane materials modified with citric acid and chitosan. *Journal of Biomaterials science, Polymer edition*, 27(12), pp.1211-1231.

13- Song, K.C., Lee, S.M., Park, T.S. and Lee, B.S., 2009. Preparation of colloidal silver nanoparticles by chemical reduction method. *Korean Journal of Chemical Engineering*, 26(1), pp.153-155.

- 14 -Montazer, M., Shamei, A. and Alimohammadi, F., 2012. Synthesizing and stabilizing silver nanoparticles on polyamide fabric using silver-ammonia/PVP/UVC. *Progress in Organic Coatings*, 75(4), pp.379-385.
- 15- Yu, W. and Xie, H., 2012. A review on nanofluids: preparation, stability mechanisms, and applications. *Journal of nanomaterials*, 2012, p.1.
- 16- Le, A.T., Tam, P.D., Huy, P.T., Huy, T.Q., Van Hieu, N., Kudrinskiy, A.A. and Krutyakov, Y.A., 2010. Synthesis of oleic acid-stabilized silver nanoparticles and analysis of their antibacterial activity. *Materials Science and Engineering: C*, 30(6), pp.910-916.
- 17- Zapata-Giraldo, J., Mena, P., Galeano, B., Escobar, N., Mejía, M., Ortiz, I.C., Cuesta, D., Botero, L.E. and Hoyos-Palacio, L.M., 2017. Characterization of silver nanoparticles for potential use as antimicrobial agent. In VII Latin American Congress on Biomedical Engineering CLAIB 2016, Bucaramanga, Santander, Colombia, October 26th-28th, 2016 (pp. 245-247). Springer, Singapore.
- 18- Montazer, M., Alimohammadi, F., Shamei, A. and Rahimi, M.K., 2012. In situ synthesis of nano silver on cotton using Tollens' reagent. *Carbohydrate Polymers*, 87(2), pp.1706-1712.
- 19- Ayati, A., Ahmadpour, A., Bamoharram, F.F., Heravi, M.M., Rashidi, H. and Tanhaei, B., 2011. Application of a new photocatalyst in the preparation of silver nanoparticles and investigating their photocatalytic activity. *Journal of Nanostructure in Chemistry*, 2.
- 20- Hosseinkhani, M., Montazer, M., Eskandarnejad, S. and Rahimi, M.K., 2012. Simultaneous in situ synthesis of nano silver and wool fiber fineness enhancement using sulphur based reducing agents. *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects*, 415, pp.431-438.
- 21- Sanghi, R. and Verma, P., 2009. Biomimetic synthesis and characterisation of protein capped silver nanoparticles. *Bioresource technology*, 100(1), pp.501-504.
- 22- Pacioni, N.L., Borsarelli, C.D., Rey, V. and Veglia, A.V., 2015. Synthetic routes for the preparation of silver nanoparticles. In *Silver nanoparticle applications* (pp. 13-46). Springer, Cham.
- 23- Li, L., Sun, J., Li, X., Zhang, Y., Wang, Z., Wang, C., Dai, J. and Wang, Q., 2012. Controllable synthesis of monodispersed silver nanoparticles as standards for quantitative assessment of their cytotoxicity. *Biomaterials*, 33(6), pp.1714-1721.

- 24- Wang, H., Qiao, X., Chen, J. and Ding, S., 2005. Preparation of silver nanoparticles by chemical reduction method. *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects*, 256(2-3), pp.111-115.
- 25- Samadi, N., Hosseini, S.V., Fazeli, A. and Fazeli, M.R., 2010. Synthesis and antimicrobial effects of silver nanoparticles produced by chemical reduction method. *DARU Journal of Pharmaceutical Sciences*, 18(3), p.168.
- 26- Shameli, K., Bin Ahmad, M., Jazayeri, S.D., Sedaghat, S., Shabanzadeh, P., Jahangirian, H., Mahdavi, M. and Abdollahi, Y., 2012. Synthesis and characterization of polyethylene glycol mediated silver nanoparticles by the green method. *International journal of molecular sciences*, 13(6), pp.6639-6650.
- 27- Jia, Z., Sun, H. and Gu, Q., 2013. Preparation of Ag nanoparticles with triethanolamine as reducing agent and their antibacterial property. *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects*, 419, pp.174-179.
- 28- Bin Ahmad, M., Lim, J.J., Shameli, K., Ibrahim, N.A. and Tay, M.Y., 2011. Synthesis of silver nanoparticles in chitosan, gelatin and chitosan/gelatin bionanocomposites by a chemical reducing agent and their characterization. *Molecules*, 16(9), pp.7237-7248.
- 29- Zhou, G. and Wang, W., 2012. Synthesis of silver nanoparticles and their antiproliferation against human lung cancer cells in vitro. *Oriental journal of chemistry*, 28(2), p.651.
- 30- Luo, C., Liu, W., Luo, B., Tian, J., Wen, W., Liu, M. and Zhou, C., 2017. Antibacterial activity and cytocompatibility of chitooligosaccharide-modified polyurethane membrane via polydopamine adhesive layer. *Carbohydrate polymers*, 156, pp.235-243.
- 31- Sun, Y., Yin, Y., Mayers, B.T., Herricks, T. and Xia, Y., 2002. Uniform silver nanowires synthesis by reducing AgNO₃ with ethylene glycol in the presence of seeds and poly (vinyl pyrrolidone). *Chemistry of Materials*, 14(11), pp.4736-4745.
- 32- Sadjadi, M.A.S., Sadeghi, B., Meskinfam, M., Zare, K. and Azizian, J., 2008. Synthesis and characterization of Ag/PVA nanorods by chemical reduction method. *Physica E: Low-dimensional Systems and Nanostructures*, 40(10), pp.3183-3186.
- 33- Amany, A., El-Rab, S.F.G. and Gad, F., 2012. Effect of reducing and protecting agents on size of silver nanoparticles and their anti-bacterial activity. *Der Pharma Chemica*, 4(1), pp.53-65.

- 34- Van Dong, P., Ha, C.H. and Kasbohm, J., 2012. Chemical synthesis and antibacterial activity of novel-shaped silver nanoparticles. *International Nano Letters*, 2(1), p.9.
- 35- Jia, C., Yang, P. and Zhang, A., 2014. Glycerol and ethylene glycol co-mediated synthesis of uniform multiple crystalline silver nanowires. *Materials Chemistry and Physics*, 143(2), pp.794-800.
- 36- Domenech, B., Ziegler, K., Vigués, N., Olszewski, W., Marini, C., Mas, J., Munoz, M., Muraviev, D.N. and Macanás, J., 2016. Polyurethane foams doped with stable silver nanoparticles as bactericidal and catalytic materials for the effective treatment of water. *New Journal of Chemistry*, 40(4), pp.3716-3725.
- 37- Wu, C.I., Huang, J.W., Wen, Y.L., Wen, S.B., Shen, Y.H. and Yeh, M.Y., 2009. Preparation of antibacterial waterborne polyurethane/silver nanocomposite. *Journal of the Chinese Chemical Society*, 56(6), pp.1231-1235.
- 38- Mulfinger, L., Solomon, S.D., Bahadory, M., Jeyarajasingam, A.V., Rutkowsky, S.A. and Boritz, C., 2007. Synthesis and study of silver nanoparticles. *Journal of chemical education*, 84(2), p.322.
- 39- Kora, A.J. and Rastogi, L., 2013. Enhancement of antibacterial activity of capped silver nanoparticles in combination with antibiotics, on model gram-negative and gram-positive bacteria. *Bioinorganic chemistry and applications*, 2013.
- 40- Tan, Z., Abe, H., Naito, M. and Ohara, S., 2010. Oriented growth behavior of Ag nanoparticles using SDS as a shape director. *Journal of colloid and interface science*, 348(1), pp.289-292.
- 41- Evanoff, D.D. and Chumanov, G., 2004. Size-controlled synthesis of nanoparticles. 2. Measurement of extinction, scattering, and absorption cross sections. *The Journal of Physical Chemistry B*, 108(37), pp.13957-13962.
- 42- Filippo, E., Serra, A. and Manno, D., 2009. Poly (vinyl alcohol) capped silver nanoparticles as localized surface plasmon resonance-based hydrogen peroxide sensor. *Sensors and actuators B: chemical*, 138(2), pp.625-630.
- 43- Bhui, D.K., Bar, H., Sarkar, P., Sahoo, G.P., De, S.P. and Misra, A., 2009. Synthesis and UV-vis spectroscopic study of silver nanoparticles in aqueous SDS solution. *Journal of Molecular Liquids*, 145(1), pp.33-37.
- 44- Guzman, M., Dille, J. and Godet, S., 2012. Synthesis and antibacterial activity of silver nanoparticles against gram-positive and gram-negative bacteria. *Nanomedicine: Nanotechnology, Biology and Medicine*, 8(1), pp.37-45.

- 45- Do Kim, K., Han, D.N. and Kim, H.T., 2004. Optimization of experimental conditions based on the Taguchi robust design for the formation of nano-sized silver particles by chemical reduction method. *Chemical Engineering Journal*, 104(1-3), pp.55-61.
- 46- Szczepanowicz, K., Stefanska, J., Socha, R.P. and Warszynski, P., 2010. Preparation of silver nanoparticles via chemical reduction and their antimicrobial activity. *Physicochem Probl Miner Process*, 45, pp.85-98.
- 47- Leopold, N. and Lendl, B., 2003. A new method for fast preparation of highly surface-enhanced Raman scattering (SERS) active silver colloids at room temperature by reduction of silver nitrate with hydroxylamine hydrochloride. *The Journal of Physical Chemistry B*, 107(24), pp.5723-5727.
- 48- Polte, J., Tuaeov, X., Wuithschick, M., Fischer, A., Thuenemann, A.F., Rademann, K., Kraehnert, R. and Emmerling, F., 2012. Formation mechanism of colloidal silver nanoparticles: analogies and differences to the growth of gold nanoparticles. *Acs Nano*, 6(7), pp.5791-5802.
- 49- Yin, B., Ma, H., Wang, S. and Chen, S., 2003. Electrochemical synthesis of silver nanoparticles under protection of poly (N-vinylpyrrolidone). *The Journal of Physical Chemistry B*, 107(34), pp.8898-8904.
- 50- Xu, L., Zhou, W.L., Frommen, C., Baughman, R.H., Zakhidov, A.A., Malkinski, L., Wang, J.Q. and Wiley, J.B., 2000. Electrodeposited nickel and gold nanoscale metal meshes with potentially interesting photonic properties. *Chemical Communications*, (12), pp.997-998.
- 51- Bartlett, P.N., Birkin, P.R. and Ghanem, M.A., 2000. Electrochemical deposition of macroporous platinum, palladium and cobalt films using polystyrene latex sphere templates. *Chemical Communications*, (17), pp.1671-1672.
- 52- Petica, A., Gavrilu, S., Lungu, M., Buruntea, N. and Panzaru, C., 2008. Colloidal silver solutions with antimicrobial properties. *Materials Science and Engineering: B*, 152(1-3), pp.22-27.
- 53- Cozzoli, P.D., Comparelli, R., Fanizza, E., Curri, M.L., Agostiano, A. and Laub, D., 2004. Photocatalytic synthesis of silver nanoparticles stabilized by TiO₂ nanorods: A semiconductor/metal nanocomposite in homogeneous nonpolar solution. *Journal of the American Chemical Society*, 126(12), pp.3868-3879.
- 54- Chang, C.C., Lin, C.K., Chan, C.C., Hsu, C.S. and Chen, C.Y., 2006. Photocatalytic properties of nanocrystalline TiO₂ thin film with Ag additions. *Thin Solid Films*, 494(1-2), pp.274-278.

- 55- Darroudi, M., Zak, A.K., Muhamad, M.R., Huang, N.M. and Hakimi, M., 2012. Green synthesis of colloidal silver nanoparticles by sonochemical method. *Materials Letters*, 66(1), pp.117-120.
- 56- Xu, H., Zeiger, B.W. and Suslick, K.S., 2013. Sonochemical synthesis of nanomaterials. *Chemical Society Reviews*, 42(7), pp.2555-2567.
- 57- Li, B., Xie, Y., Huang, J. and Qian, Y., 1999. Sonochemical synthesis of silver, copper and lead selenides. *Ultrasonics Sonochemistry*, 6(4), pp.217-220.
- 58- Bamoharram, F.F., Ahmadpour, A., Heravi, M.M., Ayati, A., Rashidi, H. and Tanhaei, B., 2012. Recent advances in application of polyoxometalates for the synthesis of nanoparticles. *Synthesis and Reactivity in Inorganic, Metal-Organic, and Nano-Metal Chemistry*, 42(2), pp.209-230.
- 59- Ayati, A., Ahmadpour, A., Bamoharram, F.F., Heravi, M.M., Rashidi, H. and Tanhaei, B., 2011. A new photocatalyst for preparation of silver nanoparticles and their photocatalysis of the decolorization of methyl orange. *J Nanostruct Chem*, 2(1), pp.15-22.
- 60- Ahmadpour, A., Tanhaei, B., F Bamoharram, F., Ayati, A. and Sillanpaa, M., 2012. Green, rapid and facile HPMo-assisted synthesis of silver nanoparticles. *Current Nanoscience*, 8(6), pp.880-884.
- 61- Troupis, A., Hiskia, A. and Papaconstantinou, E., 2002. Synthesis of metal nanoparticles by using polyoxometalates as photocatalysts and stabilizers. *Angewandte Chemie International Edition*, 41(11), pp.1911-1914.
- 62- Thakkar, K.N., Mhatre, S.S. and Parikh, R.Y., 2010. Biological synthesis of metallic nanoparticles. *Nanomedicine: nanotechnology, biology and medicine*, 6(2), pp.257-262.
- 63- Song, J.Y. and Kim, B.S., 2009. Rapid biological synthesis of silver nanoparticles using plant leaf extracts. *Bioprocess and biosystems engineering*, 32(1), p.79.
- 64- Mady, A.H., Baynosa, M.L., Tuma, D. and Shim, J.J., 2017. Facile microwave-assisted green synthesis of Ag-ZnFe₂O₄@ rGO nanocomposites for efficient removal of organic dyes under UV-and visible-light irradiation. *Applied Catalysis B: Environmental*, 203, pp.416-427.
- 65- Kora, A.J., Beedu, S.R. and Jayaraman, A., 2012. Size-controlled green synthesis of silver nanoparticles mediated by gum ghatti (*Anogeissus latifolia*) and its biological activity. *Organic and medicinal chemistry letters*, 2(1), p.17.

"فرخی و همکاران، نانوذرات نقره: بررسی روش‌های سنتز شیمیایی و زیستی ..."

66- Prabhu, S. and Poulouse, E.K., 2012. Silver nanoparticles: mechanism of antimicrobial action, synthesis, medical applications, and toxicity effects. *International nano letters*, 2(1), p.32.

67- Rao, K.K., Reddy, P.R., Lee, Y.I. and Kim, C., 2012. Synthesis and characterization of chitosan-PEG-Ag nanocomposites for antimicrobial application. *Carbohydrate Polymers*, 87(1), pp.920-925.

68- Sun, R.W.Y., Chen, R., Chung, N.P.Y., Ho, C.M., Lin, C.L.S. and Che, C.M., 2005. Silver nanoparticles fabricated in Hepes buffer exhibit cytoprotective activities toward HIV-1 infected cells. *Chemical communications*, (40), pp.5059-5061.

Silver Nanoparticles: A Survey on Chemical and Biological Synthesis Methods and their Antibacterial Behavior

Zeynab Farrokhi¹, Mojtaba Kanvisi² and Ali Ayati^{2*}

1- MSc student, Faculty of Chemical Engineering, Quchan University of Technology, Quchan, Iran

2- Assistant Professor, Department of Chemical Engineering, Faculty of Chemical Engineering, Quchan University of Technology, Quchan, Iran

mkanvisi@gmail.com

Abstract

Silver nanoparticles, due to its special chemical and physical properties, as well as its disinfection properties, are widely used in medical, pharmaceutical, bacterial, electronic, optical and other uses. Therefore, the synthesis of these nanoparticles is very important. This paper discusses past developments in the synthesis, applications and antibacterial effects of silver nanoparticles. Due to the high cost of chemical synthesis of silver nanoparticles and also the creation of serious considerations for human health and the environment, the study of the biosynthesis of these nanoparticles is of great importance. Research has shown that the green method of nanoparticle synthesis due to the presence of reducing and stabilizing agents in plant extracts and in comparison with these factors in chemical methods, is significantly less toxic.

Keywords: Ag nanoparticle, Synthesis, Chemical method, Green method, Antibacterial effect.