

## نقش آنتی‌اکسیدان‌های گیاهی در سنتز نانوذرات فلزی

مهرناز کیهان‌فر\* و هاجرالسادات منصوره تهرانی

دانشکده علوم و فن‌آوری‌های زیستی، دانشگاه اصفهان

(تاریخ دریافت: ۱۴۰۰/۰۵/۳۰، تاریخ پذیرش نهایی: ۱۴۰۰/۱۲/۰۳)

## چکیده

در سال‌های اخیر، تعداد گزارش‌های تولید نانوذرات با استفاده از روش‌های سبز به‌طور تصاعدی افزایش پیدا کرده است. روش‌های سبز تولید نانوذرات بر پایه واکنش‌های اکسیداسیون و احیا است که در آن یون‌های فلزی با کمک ترکیباتی که در موجودات زنده یا عصاره‌های آن‌ها وجود دارد، از جمله آنتی‌اکسیدان‌ها، به نانوذرات احیا می‌گردند. در سلول‌های زنده، در حین فرایند اکسیداسیون سلولی رادیکال‌های آزاد تولید می‌شوند که برای سلول بسیار سمی هستند و آنتی‌اکسیدان‌ها از آسیب‌رسانی رادیکال‌های آزاد به سلول ممانعت می‌کنند. حضور آنتی‌اکسیدان‌ها در عصاره‌های گیاهی در نقش احیاءکننده و پایدارکننده، می‌تواند به سنتز سبز نانوذرات فلزی یا اکسید فلزی پایدار کمک کند. نانوذرات سبز تولیدشده با عصاره‌های گیاهی علاوه بر پایداری بیشتر و اندازه بهتر نسبت به نانوذرات تولیدشده با استفاده از سایر موجودات زنده، خواص زیستی بهبود یافته نیز دارند. خاصیت آنتی‌اکسیدانی عصاره یک پارامتر مهم برای کنترل سنتز سبز نانوذرات فلزی است و بررسی خاصیت آنتی‌اکسیدانی عصاره‌های گیاهی می‌تواند به انتخاب بهتر عصاره‌های گیاهی برای سنتز نانوذرات با خواص دلخواه منجر شود.

کلمات کلیدی: آنتی‌اکسیدان، رادیکال آزاد، عصاره گیاهی، نانوذرات فلزی

## مقدمه

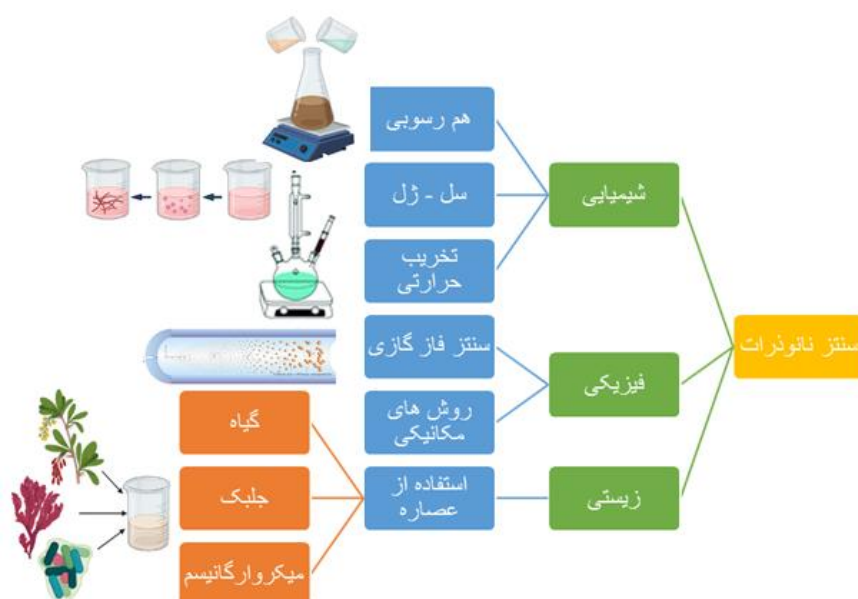
شیمیایی، فیزیکی یا زیستی ساخته می‌شوند (Das et al., 2017). امروزه برای تولید نانوذرات فلزی از روش‌های مختلف زیستی، فیزیکی و شیمیایی استفاده می‌شود. در شکل ۱ برخی از روش‌های مهم تولید نانوذرات فلزی نشان داده شده است.

در سال‌های اخیر، روش‌های ساخت نانوذرات فلزی با استفاده از شیمی سبز در نانو زیست‌فناوری بسیار مورد توجه قرار گرفته است. یافتن روش‌های سازگار با محیط‌زیست برای تولید نانوذرات با خصوصیات خوب و قابل قبول هدف محققان بوده است. در روش‌های سبز، تولید نانوذرات بر مبنای استفاده از موجودات زنده با توان احیاءکنندگی بالا مانند گیاهان،

نانوساختارها حداقل در یک بعد اندازه کمتر از ۱۰۰ نانومتر دارند و خواص متفاوت از شرایط توده‌ای دارند. دلیل اصلی این خواص در نانوساختارها، افزایش نسبت سطح به حجم در آن‌ها نسبت به حالت توده‌ای است.

به‌طورکلی، دو روش کلی برای ساخت نانوذرات وجود دارد. یکی رویکرد بالا به پایین است که در آن یک ساختارهای بزرگتر با استفاده از انرژی شیمیایی یا فیزیکی به قطعات کوچکتر تقسیم می‌شوند و دیگری رویکرد از پایین به بالا، که در آن نانومواد در سطح اتمی با استفاده از واکنش‌های مختلف

\*نویسنده مسئول، نشانی پست الکترونیکی: m.keyhanfar@ast.ui.ac.ir



شکل ۱- برخی از روش های استفاده شده در تولید نانوذرات فلزی

بسیاری ساخت نانوذرات فلزی مانند مس، نقره و طلا را با استفاده از عصاره های گیاهی گزارش کرده اند (Mousavi- *et al.*, 2018; Stozhko *et al.*, 2019; Ghosh *et al.*, 2020).

**نقش اکسیدسیون و آنتی اکسیدان ها در موجودات زنده:**  
 اکسیداسیون فرایندی طبیعی و ضروری است که در تمام سلول های زنده اتفاق می افتد. در حین این فرایند رادیکال آزاد هم تولید می شود. اتم یا مولکول مستقلاً که دارای یک الکترون جفت نشده باشد، رادیکال آزاد است. رادیکال های آزاد، به حالت های کاتیونی، آنیونی یا خنثی هستند، و به دلیل وجود تک الکترون بسیار واکنش پذیر و فعال هستند. این ترکیبات به طور دائم در سلول های زنده در حال سنتز هستند و به دلیل فعالیت بالا، بسیار سمی بوده و با مولکول های زیستی مانند پروتئین ها، چربی ها و نوکلئیک اسیدها به سرعت واکنش می دهند. رادیکال های آزاد از نظر سطح انرژی ناپایدار بوده، طول عمر کوتاهی دارند و با حذف یا جفت کردن الکترون های خود، پایدار می شوند. بنابراین باقیمانده مولکولی که به آن حمله کرده است، دارای یک الکترون جفت نشده می گردد و تبدیل به یک رادیکال آزاد می شود. به این ترتیب یک رادیکال آزاد می تواند منشأ یک سری واکنش های زنجیره ای انتقال الکترون باشد (McCord, 2000). با توجه به عوارض سوء

باکتری ها، قارچ ها و جلبک ها است (Saratale *et al.*, 2018; Sutan *et al.*, 2018).

نانوذرات ساخته شده با روش های شیمیایی به دلیل استفاده از مواد شیمیایی خطرناک و سمی و آسیب های زیست محیطی حاصل از آنها، نگرانی های زیادی را ایجاد کرده اند. همچنین تولید نانوذرات با استفاده از احیاگرهای شیمیایی منجر به باقی ماندن مقداری از واکنشگرهای سمی در محصول می گردد و باعث عدم امکان استفاده زیستی از نانوذرات حاصل می شود. به نظر می رسد استفاده از گیاهان از بین روش های زیستی، بهترین انتخاب برای تولید نانوذرات فلزی بوده و برای سنتز در مقیاس زیاد مناسب هستند. نانوذرات تولید شده توسط گیاهان پایدار بوده و سرعت تولید زیستی آنها در مقایسه با میکروارگانیسم ها بیشتر است. علاوه بر این، نانوذرات تولید شده با استفاده از گیاهان از نظر شکل و اندازه در مقایسه با نانوذرات تولید شده با روش های زیستی دیگر متنوع تر هستند. استفاده از عصاره گیاهان، یک دوران جدید را برای تولید سریع و غیرسمی نانوذرات فلزی رقم زده است. مزایای استفاده از گیاهان برای بیوسنتز نانوذرات فلزی، محققان را به بررسی مکانیسم های احیای یون های فلزی و تولید زیستی نانوذرات توسط گیاهان علاقه مند کرده است (Irvani, 2011). مطالعات

رادیکال‌های آزاد حاصل از واکنش‌های اکسیداسیون، حضور ترکیبات آنتی‌اکسیدانی برای ادامه حیات موجودات زنده ضروری است. از مکانیسم‌های تأثیرگذاری آنتی‌اکسیدان‌ها می‌توان به خاصیت احیاکنندگی آنها اشاره کرد که با دادن یک اتم H به رادیکال آزاد، از گسترش واکنش‌های زنجیره‌ای اکسیداسیون جلوگیری می‌کند و همچنین این مواد می‌توانند با دادن الکترون به رادیکال آزاد، آنها را به شکل پایدار خود تبدیل کنند و مانع از اثرهای مخرب آنها شوند. به این ترتیب کارایی و درجه تأثیر یک آنتی‌اکسیدان، به سهولت جداشدن این اتم H یا الکترون از آن مربوط می‌شود (Ou et al., 2002).

### انواع آنتی‌اکسیدان‌ها: از اواخر دهه ۱۹۴۰ توانایی ترکیبات

فنلی به‌عنوان آنتی‌اکسیدان در جلوگیری از اکسایش چربی‌ها شناخته شد. آنتی‌اکسیدان‌ها به دو دسته سنتزی و طبیعی تقسیم می‌شوند؛ شناخته‌شده‌ترین آنتی‌اکسیدان‌های طبیعی شامل، ترکیبات فنلی، از جمله فلاونوئیدها و کاروتینوئیدها و ویتامین‌های C و E هستند. ویژگی‌های آنتی‌اکسیدانی ترکیبات فنلی، عمدتاً ناشی از قدرت احیاءکنندگی و ساختار شیمیایی آنها است که آنها را قادر به خنثی کردن رادیکال‌های آزاد، و احیای یون‌های فلزی می‌سازد. ترکیبات فنلی از طریق اهدای الکترون به رادیکال‌های آزاد، واکنش‌های اکسیداسیون را مهار می‌کنند. در سال‌های اخیر تحقیقات زیادی روی استخراج آنتی‌اکسیدان‌های طبیعی از منابع گیاهی صورت گرفته است. در میان آنها آسکوربیک اسید و توکوفرول‌ها رایج‌ترین آنتی‌اکسیدان‌های طبیعی تجاری هستند (قادرمزی و همکاران، ۱۳۹۷).

### گیاهان و تولید نانوذرات فلزی: گیاهان به‌عنوان منابع

تجدیدپذیر و ارزان برای تولید نانوذرات از فلزات مختلف یا اکسید آنها مورد توجه پژوهشگران قرار گرفته‌اند. قسمت‌های مختلف گیاهان از جمله؛ برگ، گل، دانه و ریشه به‌منظور عصاره‌گیری و کاربرد در سنتز نانوذرات فلزی و اکسید فلزی مورد استفاده قرار گرفته‌اند (El Shafey, 2020). مخصوصاً استفاده از اصول شیمی سبز و عصاره گیاهان جایگاه ویژه‌ای در پژوهش‌ها پیدا کرده است. گیاهان از فرآیندی به نام زیست

باره (bioaccumulation) برای سم‌زدایی یون‌های فلزی استفاده می‌کنند که این فرآیند می‌تواند باعث ساخت نانوذرات فلزی با استفاده از گیاهان شود (Marslin et al., 2018). در گیاهان وقتی سرعت جذب یون‌های فلزی از حذف آنها توسط کاتابولیسم بیشتر باشد، یون‌های فلزی اضافی در بافت‌های گیاهی جمع می‌شوند. وجود یون‌های فلزی در غلظت بالا و سمی برای گیاه، باعث تحریک و تولید بیشتر اکسیژن فعال (reactive oxygen species (ROS)) و آسیب جدی ماکرومولکول‌های زیستی در سلول‌های گیاهی می‌شود. در چنین شرایطی گیاهان برای حفظ شرایط پایدار خود، سیستم‌های آنتی‌اکسیدانی و آنزیمی سلولی را فعال می‌کنند (Branco-Neves et al., 2017). به‌نظر می‌رسد که آنتی‌اکسیدان‌ها و آنزیم‌های گیاهی نقش مهمی در تولید نانوذرات فلزی دارند و عصاره‌های گیاهی با سازوکار مشابهی باعث سنتز نانوذرات فلزی می‌شوند هر چند که در تولید نانوذرات توسط عصاره گیاه، برخلاف داخل سلول‌های زنده گیاه، به‌نظر می‌رسد پروتئین‌ها نقش چندانی ندارند (Marslin et al., 2018). عصاره برگ‌های گیاهان حاوی گستره وسیعی از مواد زیستی و متابولیت‌ها مانند ترپنوئیدها، ویتامین‌ها، پلی‌ساکاریدها، پروتئین‌ها، آمینواسیدها، آلکالوئیدها، ترکیبات فنلی، آمین‌های آروماتیک، تانن‌ها، ساپونین‌ها، کتون‌ها، آلدئیدها، فلاونوئیدها، اسیدهای ارگانیک و آنزیم‌ها هستند که به‌عنوان مواد احیاکننده و پایدارکننده در فرآیند سنتز سبز نانو ذرات فلزی عمل می‌کنند (Mittal et al., 2013; Palomo and Filice 2016; Vijayaraghavan and Ashokkumar, 2017). محققان برای یافتن ترکیبات درگیر در سنتز نانوذرات فلزی کوشش‌های بسیار کرده‌اند و به‌نظر می‌رسد که فلاونوئیدها در اکثر موارد مسئول ساخت نانوذرات فلزی توسط عصاره‌ها بوده‌اند. از آنالیزهای طیف‌سنجی فروسرخ تبدیل فوریه (Fourier-transform infrared spectroscopy (FTIR)) برای بدست آوردن سرنخ‌هایی در مورد مولکول‌های زیستی که احتمالاً در کاهش یون‌های فلزی و پوشش‌دهی آنها نقش دارند، استفاده

شده است. مشارکت قندها، تریپنئوئیدها، پلی فنل‌ها، آلکالوئیدها، اسیدهای فنولیک و پروتئین‌ها در کاهش یون‌های فلزی به نانوذرات و در حمایت از پایداری بعدی آنها گزارش شده است (Makarov *et al.*, 2014). آزمون FTIR بر روی برخی نانوذرات فلزی سنتز شده با عصاره گیاهی، پیک مربوط به گروه فنلی را تأیید می‌کند که مربوط به ترکیبات آنتی‌اکسیدانی موجود در عصاره گیاهی است (Marshlin *et al.*, 2018). فلاونوئیدها خانواده‌ای از ترکیبات پلی‌فنلی طبیعی با خاصیت آنتی‌اکسیدانی هستند که شامل فلاون، فلاونول، مشتقات فلاونون، فلاونونول و ایزوفلاون هستند. اسکلت فلاونوئیدها از دو حلقه فنیل تشکیل شده است (A و B)، که توسط یک حلقه هتروسیکل اکسیژن C به هم متصل شده و در چندین جایگاه هیدروکسیله است (Governal *et al.*, 2019). گزارش‌های زیادی فعالیت آنتی‌اکسیدانی بیشتر کمپلکس‌های فلاونوئید-فلز را در مقایسه با لیگاندهای آزاد نشان داده‌اند (Samsonowicz *et al.*, 2017). به‌عنوان مثال در سنتز سبز نانوذرات اکسید روی، با استفاده از عصاره چای سبز، پیک مشخص در ناحیه  $1627 \text{ cm}^{-1}$  تأییدی بر حضور گروه‌های C=O و C=C در حلقه آروماتیک و ترکیبات پلی‌فنلی بود (Senthilkumar and Sivakumar, 2014). این نانوذرات ساخته شده با عصاره‌های گیاهی نسبت به نمونه‌های مشابه ساخته شده به روش شیمیایی دارای مزیت‌هایی از قبیل پایداری بیشتر، زیست‌سازگاری و خواص آنتی‌اکسیدانی هستند. برخی از این مزیت‌ها به دلیل پوشیده شدن نانوذرات با ترکیبات موجود در عصاره گیاهی است که نه تنها باعث پایداری بیشتر نانوذرات می‌گردد، بلکه باعث کارترشدن این نانوذرات برای استفاده‌های زیستی می‌گردد. به‌عنوان مثال این پوشش باعث می‌شود که خواص ضدباکتریایی یا آنتی‌اکسیدانی این نانوذرات افزایش پیدا کند (Mohamad *et al.*, 2014; Mousavi-Khattat *et al.*, 2018).

#### ساخت نانوذرات با عصاره گیاهان: برای سنتز نانوذرات

با استفاده از عصاره گیاه، این عصاره با محلول‌های حاوی یون‌های فلزی در شرایط واکنش مختلف مخلوط می‌شود

#### آنتی‌اکسیدان‌ها در عصاره‌های گیاهی و سنتز سبز

نانوذرات فلزی: مولکول‌های زیستی زیادی در عصاره‌های گیاهی وجود دارند که در تشکیل نانوذرات فلزی مؤثر هستند (Yilmaz *et al.*, 2011; Ulug *et al.*, 2015). همان‌طور که قبلاً اشاره شد، بیشتر این مولکول‌های زیستی به‌عنوان آنتی‌اکسیدان شناخته شده‌اند (Pratt, 1992; Smirnof and Wheeler, 2000) و به همین دلیل ظرفیت تغییر سطح اکسیداسیون یون‌های فلزی را با فراهم کردن الکترون دارند آنتی‌اکسیدان‌ها به‌واسطه قابلیت انتقال الکترون، خاصیت احیاکنندگی دارند و از این‌رو می‌توانند باعث احیا یون فلزی در محلول آبی نمک

فلزی شده، در شرایط مناسب باعث تولید نانوذرات فلزی یا اکسید فلزی گردند (Thakkar et al., 2010). هر چند بیشتر گیاهان حاوی مولکول‌های فراوانی هستند که ظرفیت‌های آنتی‌اکسیدانی متفاوتی دارند، مقدار این مولکول‌ها در قسمت‌های مختلف گیاه و فصول مختلف متفاوت است. البته معمولاً برگ‌ها به‌طور مشخص حاوی غلظت بالایی از آنتی‌اکسیدان‌ها مانند پلی‌فنل‌ها هستند (Akbal et al., 2016). ترکیبات فنلی از آنتی‌اکسیدان‌های قوی هستند که حداقل یک گروه کربوکسیلیک دارند. این اسیدهای فنولیک طبیعی از مشتقات اسید بنزوئیک یا اسید سینامیک بوده و به‌واسطه خاصیت احیاکنندگی الکترون را در اختیار یون‌های فلزی قرار داده و در هسته‌زایی و رشد نانوذرات ایفای نقش می‌کنند. همچنین مشخصه‌یابی‌ها حضور گروه‌های هیدروکسیل ترکیبات فتلی در مجاورت اتم‌های فلزی نانوذرات را نشان که تأکید-کننده نقش پوشش‌دهی و پایدارکنندگی این ترکیبات در سنتز نانوذرات فلزی است. در مقایسه با نانوذرات فلزی سنتز شده با ترکیبات شیمیایی سدیم بروهیدرید و سترات، نانوذرات سنتز شده در حضور ترکیبات فنلی پایداری بیشتری نشان دادند (El Shafey, 2020). به‌عنوان مثال، فلاونوئیدها که نوعی از پلی‌فنل‌ها هستند حاوی گروه‌های مختلف عملکردی هستند که توانایی زیادی در احیای یون‌های فلزی دارند (Singh et al., 2018). یک سازوکار تأیید شده برای تولید نانوذرات فلزی با استفاده از فلاونوئیدها این است که در تبدیل توتومری فلاونوئیدها از فرم انول (enol-form) به فرم کتو (keto-form)، اتم واکنش‌دهنده هیدروژن آزاد کند که باعث تبدیل یون‌های فلزی به نانوذرات فلزی می‌شود (Singh et al., 2018). به‌عنوان مثال، در سنتز نانوذرات نقره با استفاده از نمک نقره در حضور عصاره ریحان شیرین (*Ocimum basilicum*)، تبدیل انول به کتو یک نوع فلاونوئید گیاهی موجود در عصاره، عامل اصلی در سنتز زیستی نانوذرات نقره گزارش شده است (Ahmad et al., 2010; Singh et al., 2018). فلاونوئیدها به‌واسطه تبدیل گروه کتون به اسید کربوکسیلیک سبب شلاته-کردن و احیاکردن یون‌هایی از قبیل  $Fe^{2+}$ ,  $Fe^{3+}$ ,  $Cu^{2+}$ ,  $Zn^{2+}$

فلزی شده، در شرایط مناسب باعث تولید نانوذرات فلزی یا اکسید فلزی گردند (Thakkar et al., 2010). هر چند بیشتر گیاهان حاوی مولکول‌های فراوانی هستند که ظرفیت‌های آنتی‌اکسیدانی متفاوتی دارند، مقدار این مولکول‌ها در قسمت‌های مختلف گیاه و فصول مختلف متفاوت است. البته معمولاً برگ‌ها به‌طور مشخص حاوی غلظت بالایی از آنتی‌اکسیدان‌ها مانند پلی‌فنل‌ها هستند (Akbal et al., 2016). ترکیبات فنلی از آنتی‌اکسیدان‌های قوی هستند که حداقل یک گروه کربوکسیلیک دارند. این اسیدهای فنولیک طبیعی از مشتقات اسید بنزوئیک یا اسید سینامیک بوده و به‌واسطه خاصیت احیاکنندگی الکترون را در اختیار یون‌های فلزی قرار داده و در هسته‌زایی و رشد نانوذرات ایفای نقش می‌کنند. همچنین مشخصه‌یابی‌ها حضور گروه‌های هیدروکسیل ترکیبات فتلی در مجاورت اتم‌های فلزی نانوذرات را نشان که تأکید-کننده نقش پوشش‌دهی و پایدارکنندگی این ترکیبات در سنتز نانوذرات فلزی است. در مقایسه با نانوذرات فلزی سنتز شده با ترکیبات شیمیایی سدیم بروهیدرید و سترات، نانوذرات سنتز شده در حضور ترکیبات فنلی پایداری بیشتری نشان دادند (El Shafey, 2020). به‌عنوان مثال، فلاونوئیدها که نوعی از پلی‌فنل‌ها هستند حاوی گروه‌های مختلف عملکردی هستند که توانایی زیادی در احیای یون‌های فلزی دارند (Singh et al., 2018). یک سازوکار تأیید شده برای تولید نانوذرات فلزی با استفاده از فلاونوئیدها این است که در تبدیل توتومری فلاونوئیدها از فرم انول (enol-form) به فرم کتو (keto-form)، اتم واکنش‌دهنده هیدروژن آزاد کند که باعث تبدیل یون‌های فلزی به نانوذرات فلزی می‌شود (Singh et al., 2018). به‌عنوان مثال، در سنتز نانوذرات نقره با استفاده از نمک نقره در حضور عصاره ریحان شیرین (*Ocimum basilicum*)، تبدیل انول به کتو یک نوع فلاونوئید گیاهی موجود در عصاره، عامل اصلی در سنتز زیستی نانوذرات نقره گزارش شده است (Ahmad et al., 2010; Singh et al., 2018). فلاونوئیدها به‌واسطه تبدیل گروه کتون به اسید کربوکسیلیک سبب شلاته-کردن و احیاکردن یون‌هایی از قبیل  $Fe^{2+}$ ,  $Fe^{3+}$ ,  $Cu^{2+}$ ,  $Zn^{2+}$

هستند، که در تشکیل نانوذرات فلزی مؤثر هستند (Huang et al., 2007).

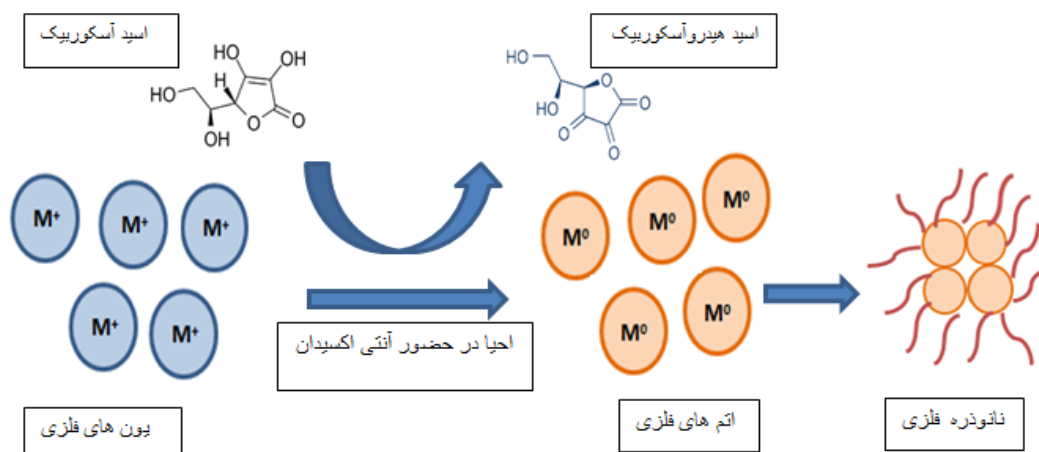
علاوه بر نقش آنتی‌اکسیدان‌ها در احیاکنندگی و تولید نانوذرات، از برخی آنتی‌اکسیدان‌ها از جمله پلی‌فنل‌ها و اسید آسکوربیک به‌عنوان عوامل تثبیت‌کننده سبز نانوذرات استفاده شده است که نسبت به تثبیت‌کننده‌های شیمیایی از لحاظ عدم سمیت و زیست‌سازگاری ارجح هستند (Polshettiwar and Varma, 2010). به‌عنوان نمونه، اسید آسکوربیک یا ویتامین C به‌عنوان شناخته‌شده‌ترین آنتی‌اکسیدان در انواع موجودات زنده از تک‌سلولی و پرسلولی و در گیاهان و جانوران سنتز می‌شود. این ترکیب که ساختاری شش کربنه و آبدوست دارد، یک احیاکننده بوده و ترکیب اکسیدشده آن دهیدروآسکوربیک اسید نام دارد. این آنتی‌اکسیدان با احیای یون‌های فلزی در محیط آبی، نه تنها باعث شکل‌گیری نانوذرات فلزی از جمله مس، سلنیوم و طلا شده است بلکه به‌واسطه ایجاد پوشش در اطراف نانوذرات سبب پایداری آن‌ها نیز شده است (Stamford, 2012) (شکل ۲).

### نتیجه‌گیری و پیشنهادها

در تولید سبز نانوذرات فلزی توجه و علاقه‌مندی به سمت استفاده کمتر از احیاکننده‌های شیمیایی، و استفاده بیشتر از مشتقات طبیعی و به‌ویژه گیاهی است. هر چند که عصاره‌های گیاهی به‌دست آمده از گیاهان مختلفی در سنتز سبز نانوذرات فلزی و اکسید فلزی مورد استفاده قرار گرفته‌اند، فهم دقیق نقش آنتی‌اکسیدان‌های گیاهی و ترکیبات پایدارکننده نانوذرات می‌تواند به استفاده بهتر از این نانوذرات سبز در پزشکی و صنعت منجر شود. عصاره‌های گیاهی به‌طور گسترده در محیط‌زیست وجود دارند، به راحتی در دسترس و ایمن هستند، مجهز به سلاح گسترده‌ای از متابولیت‌ها هستند، و مهم‌تر از همه، آن‌ها هر فرآیند شیمیایی را واقعاً سبز انجام می‌دهند (Jha and Prasad, 2010). پوشش گیاهی کشور ایران با ۸۰۰۰ گونه گیاهی و نزدیک به ۲۳۰۰ گونه از گیاهان دارویی و معطر،

سوسپانسیون نانوذرات طلا با افزایش فعالیت آنتی‌اکسیدانی عصاره‌های به‌کاررفته افزایش یافت. همچنین مشاهده شد که فعالیت آنتی‌اکسیدانی بیشتر عصاره باعث کاهش اندازه و افزایش مقدار مطلق زتا پتانسیل نانوذرات طلای ساخته‌شده به روش سبز می‌شوند. این نتایج نشان داد که فعالیت آنتی‌اکسیدانی عصاره‌های گیاهی یک پارامتر مهم در کنترل سنتز سبز نانوذرات طلا و پیش‌بینی خواص آن‌ها است (Stozhko et al., 2019).

رابطه بین ظرفیت آنتی‌اکسیدانی و سرعت تشکیل نانوذرات نقره از عصاره برگ‌های گیاهان مختلف انار، به، شاه بلوط، انجیر، گردو، توت سیاه و سفید بررسی شد (Akbal et al., 2016). نتایج نشان داد که به‌طور واضح سرعت تولید نانوذرات نقره با استفاده از عصاره برگ انار، نسبت به سایر گیاهان استفاده شده بالاتر بود. با توجه به خاصیت آنتی‌اکسیدانی بسیار بالای عصاره برگ انار نسبت به سایر گیاهان مورد بررسی می‌توان دلیل آن را به این خاصیت نسبت داد (Akbal et al., 2016). در یک پژوهش دیگر، با توجه به خاصیت آنتی‌اکسیدانی بسیار خوب و حضور مواد پایدارکننده در عصاره برگ‌های گیاه داتورا، از این عصاره برای تولید سبز نانوذرات نقره استفاده شد. این نانوذرات با نانوذرات ساخته‌شده به روش شیمیایی مقایسه شدند. نتایج این مطالعه نشان داد که نانوذرات نقره ساخته‌شده به روش سبز نسبت به نانوذرات ساخته‌شده به روش شیمیایی خواص مطلوب‌تر مانند دامنه اندازه ذرات کوچکتر، شکل یکنواخت کروی، خاصیت آنتی‌اکسیدانی و ضدباکتریایی بیشتر و فعالیت شکست DNA بیشتری داشتند (Mousavi-Khattat et al., 2018). همچنین، سنتز سبز نانوذرات فلزی نقره، طلا، پلاتین و پالادیوم (فلزات نجیب) با استفاده از عصاره آبی چغندر گزارش شده است. به‌عنوان نمونه در سنتز نانوذرات نقره، تبدیل کاتالیزوری ۴- نیتروفلن به ۴- آمینوفنل با راندمان بالاتر نسبت به احیاکننده شیمیایی سدیم بوروهایدريد مشاهده شد (Kou and Varma, 2012). همچنین گروه‌های عاملی  $C-O-C$ ،  $C-O$ ،  $C=C$ ،  $C=O$  و  $C=O$  در آلکالوئیدها، ترپنوئیدها و فلاون‌ها که از جمله آنتی‌اکسیدان‌ها



شکل ۲- نقش اسید آسکوربیک در احیای یون‌های فلزی و پایداری نانوذرات فلزی

فرآیندهای بیوشیمیایی به بهبود تولید ذرات نانو کمک می‌کند. همچنین اصلاحات ژنتیکی گیاهان با توانایی بیشتر در تحمل و تجمع فلزات، رویکرد آینده برای افزایش بهره‌وری گیاهان در سنتز نانوذرات است (Iravani, 2011). همچنین مروری بر مطالعات صورت گرفته بر روی استفاده از گیاهان در ساخت نانوذرات فلزی نشان می‌دهد که اغلب مطالعات بر روی استفاده از عصاره‌های تام گیاهی در سنتز سبز نانوذرات بوده است. با توجه به کاراتربودن آنتی‌اکسیدان‌ها نسبت به عصاره‌های تام گیاهی در خاصیت احیاکنندگی، پیشنهاد می‌گردد با استخراج آنتی‌اکسیدان‌ها از عصاره‌های گیاهی، از این مواد برای سنتز نانوذرات استفاده گردد.

### تشکر و قدردانی

بدینوسیله از قطب آنتی‌اکسیدان‌های گیاهی دانشگاه اصفهان، برای حمایت‌های فکری و فراهم‌آوردن فرصت نشر این مقاله تقدیر می‌شود.

امکان مناسبی را برای بررسی خصوصیات آنتی‌اکسیدانی و تأثیرات آنها بر سنتز نانوذرات فلزی فراهم می‌آورد (سلیمانی و درویشی، ۱۳۹۷). همچنین از کشت‌بافت گیاه و روش‌های پردازش پایین دستی نیز می‌توان برای ساخت نانوذرات فلزی و اکسید فلزی در مقیاس صنعتی استفاده کرد (Jha and Prasad, 2010). مطالعات نشان داده است که علیرغم سنتز آسان نانوذرات از طریق روش سبز با استفاده از عصاره‌های گیاهی، به‌دست آوردن نانوذرات همگن یک چالش بزرگ است، زیرا پارامترهای مختلفی مانند دما، pH، نوع و غلظت ترکیبات فعال عصاره نقش مهمی در اندازه و شکل نانوذرات به‌دست آمده ایفا می‌نمایند. همچنین به‌نظر می‌رسد که مواد درگیر در احیای یون‌های فلزی به نانوذرات و ترکیباتی که نانوذرات با آنها پوشش داده شده و یا آنها را پایدار می‌کنند، نقش مهمی در شکل و خواص نانوذرات سبز تولید شده دارند. آینده تحقیقات در تولید سبز نانوذرات فلزی، ممکن است به سمت بهینه‌سازی شرایط واکنش و مهندسی ارگانوسم‌های نوترکیب برای تولید مقادیر زیاد پروتئین، آنزیم و مولکول‌های زیستی درگیر در تولید زیستی و تثبیت نانوذرات باشد. درک

### منابع

سلیمانی ده‌دیوان، ن. و درویشی زیدآبادی، د. (۱۳۹۷) نقش آنتی‌اکسیدان‌های گیاهی در مهار رادیکال‌های آزاد و بهبود ایمنی غذایی. فصلنامه ایمنی زیستی ۱۱: ۱۱-۲۲.

قادرمزی، ر.، آرژه، ا. و حمدی پور، س. (۱۳۹۷) مروری بر مهمترین آنتی اکسیدان‌های دارای منشأ گیاهی، همایش پژوهش‌های نوین در حوزه R&D و شرکت‌های برتر صنایع غذایی با محوریت فرآورده‌های لبنی، تهران.

- Ahmad, N., Sharma, S., Alam, M. K., Singh, V. N., Shamsi, S. F., Mehta, B. R. and Fatma, A. (2010) Rapid synthesis of silver nanoparticles using dried medicinal plant of basil. *Colloids and Surfaces B: Biointerfaces* 81: 81-86.
- Akbal, A., Turkdemir, M. H., Cicek, A. and Ulug, B. (2016) Relation between silver nanoparticle formation rate and antioxidant capacity of aqueous plant leaf extracts. *Journal of Spectroscopy* 2016.
- Branco-Neves, S., Soares, C., de Sousa, A., Martins, V., Azenha, M., Geros, H. and Fidalgo, F. (2017) An efficient antioxidant system and heavy metal exclusion from leaves make *Solanum cheesmaniae* more tolerant to Cu than its cultivated counterpart. *Food and Energy Security* 6: 123-133.
- Bedlovicova, Z., Strapac, I., Balaz, M. and Salayova, A. (2020) A brief overview on antioxidant activity determination of silver nanoparticles. *Molecules* 25: 3191.
- Das, R. K., Pachapur, V. L., Lonappan, L., Naghdi, M., Pulicharla, R., Maiti, S., Cledon, M., Dalila, L. M. A., Sarma, S. J. and Brar, S. K. (2017) "Biological synthesis of metallic nanoparticles: Plants, animals and microbial aspects." *Nanotechnology for Environmental Engineering* 2: 1-21.
- Dwivedi, A. D. and Gopal, K. (2010) Biosynthesis of silver and gold nanoparticles using *Chenopodium album* leaf extract. *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects* 369: 27-33.
- El Shafey, A. M. (2020) Green synthesis of metal and metal oxide nanoparticles from plant leaf extracts and their applications: A review. *Green Processing and Synthesis* 9: 304-339.
- Ghosh, M. K., Sahu, S., Gupta, I. and Ghorai, T. K. (2020) Green synthesis of copper nanoparticles from an extract of *Jatropha curcas* leaves: Characterization, optical properties, CT-DNA binding and photocatalytic activity. *RSC Advances* 10: 22027-22035.
- Goodarzi, V., Zamani, H., Bajuli, L. and Moradshahi, A. (2014) Evaluation of antioxidant potential and reduction capacity of some plant extracts in silver nanoparticles' synthesis. *Molecular Biology Research Communications* 3: 165.
- Governa, P., Cusi, M. G., Borgonetti, V., Sforcin, J. M., Terrosi, C., Bains, G., Miraldi, E. and Biagi, M. (2019) Beyond the biological effect of a chemically characterized poplar propolis: Antibacterial and antiviral activity and comparison with flurbiprofen in cytokines release by LPS-stimulated human mononuclear cells. *Biomedicine* 7: 73.
- Guo, Q., Guo, Q., Yuan, J. and Zeng, J. (2014) Biosynthesis of gold nanoparticles using a kind of flavonol: Dihydromyricetin. *Colloids and Surfaces A: Physicochemical and Engineering Aspects* 441: 127-132.
- Huang, J., Li, Q., Sun, D., Lu, Y., Su, Y., Yang, X., Wang, H., Wang, Y., Shao, W., He, N. and Hong, J. (2007) Biosynthesis of silver and gold nanoparticles by novel sundried *Cinnamomum camphora* leaf. *Nanotechnology* 18: 105104.
- Iravani, S. (2011) "Green synthesis of metal nanoparticles using plants." *Green Chemistry* 13: 2638-2650.
- Jha, A. K. and Prasad, K. (2010) Green synthesis of silver nanoparticles using *Cycas* leaf. *International Journal of Green Nanotechnology: Physics and Chemistry* 1: P110-P117.
- Jha, A. K., Prasad, K., Kumar, V. and Prasad, K. (2009) Biosynthesis of silver nanoparticles using *Eclipta* leaf. *Biotechnology Progress* 25: 1476-1479.
- Kasthuri, J., Veerapandian, S. and Rajendiran, N. (2009) Biological synthesis of silver and gold nanoparticles using apiin as reducing agent. *Colloids and Surfaces B: Biointerfaces* 68: 55-60.
- Kou, J. and Varma, R. S. (2012) Beet juice utilization: Expeditious green synthesis of noble metal nanoparticles (Ag, Au, Pt, and Pd) using microwaves. *RSC Advances* 2: 10283-10290.
- Kuppusamy, P., Yusoff, M. M., Maniam, G. P. and Govindan, N. (2016) Biosynthesis of metallic nanoparticles using plant derivatives and their new avenues in pharmacological applications—An updated report. *Saudi Pharmaceutical Journal*, 24: 473-484.
- Li, X., Xu, H., Chen, Z. S. and Chen, G. (2011) Biosynthesis of nanoparticles by microorganisms and their applications. *Journal of Nanomaterials* 2011.
- Malik, P., Shankar, R., Malik, V., Sharma, N. and Mukherjee, T. K. (2014) Green chemistry based benign routes for nanoparticle synthesis. *Journal of Nanoparticles* 2014.
- Makarov, V. V., Love, A. J., Sinitsyna, O. V., Makarova, S. S., Yaminsky, I. V., Taliansky, M. E. and Kalinina, N. O. (2014) "Green" nanotechnologies: synthesis of metal nanoparticles using plants. *Acta Naturae* 6: 20.
- McCord, J. M. (2000) The evolution of free radicals and oxidative stress. *The American Journal of Medicine* 108: 652-659.
- Marslin, G., Siram, K., Maqbool, Q., Selvakesavan, R. K., Kruszka, D., Kachlicki, P. and Franklin, G. (2018) Secondary metabolites in the green synthesis of metallic nanoparticles. *Materials* 11: 940.



- Mittal, A. K., Chisti, Y. and Banerjee, U. C. (2013) Synthesis of metallic nanoparticles using plant extracts. *Biotechnology Advances*, 31: 346-356.
- Mohamad, N. A. N., Arham, N. A., Jai, J. and Hadi, A. (2014) Plant extract as reducing agent in synthesis of metallic nanoparticles: A review. *Advanced Materials Research*, Trans Tech Publications 832: 350-355.
- Mousavi-Khattat, M., Keyhanfar, M. and Razmjou, A. (2018) A comparative study of stability, antioxidant, DNA cleavage and antibacterial activities of green and chemically synthesized silver nanoparticles. *Artificial Cells, Nanomedicine, and Biotechnology* 46: S1022-S1031.
- Ou, B., Huang, D., Hampsch-Woodill, M., Flanagan, J. A. and Deemer, E. K. (2002) Analysis of antioxidant activities of common vegetables employing oxygen radical absorbance capacity (ORAC) and ferric reducing antioxidant power (FRAP) assays: A comparative study. *Journal of Agricultural and Food Chemistry* 50: 3122-3128.
- Palomo, J. M. and Filice, M. (2016) Biosynthesis of metal nanoparticles: Novel efficient heterogeneous nanocatalysts. *Nanomaterials* 6: 84.
- Park, Y., Hong, Y., Weyers, A., Kim, Y. and Linhardt, R. (2011) "Polysaccharides and phytochemicals: A natural reservoir for the green synthesis of gold and silver nanoparticles." *IET Nanobiotechnology* 5: 69-78.
- Polshettiwar, V. and Varma, R. S. (2010) Green chemistry by nano-catalysis. *Green Chemistry* 12: 743-754.
- Pratt, D. (1992) Natural antioxidants from plant material. *ACS Publications* 54-71.
- Rahimi-Nasrabadi, M., Pourmortazavi, S. M., Shandiz, S. A. S., Ahmadi, F. and Batooli, H. (2014) Green synthesis of silver nanoparticles using *Eucalyptus leucoxylon* leaves extract and evaluating the antioxidant activities of extract. *Natural Product Research* 28: 1964-1969.
- Saratale, R. G., Karuppusamy, I., Saratale, G. D., Pugazhendhi, A., Kumar, G., Park, Y., Ghodake, G. S., Bharagava, R. N., Banu, J. R. and Shin, H. S. (2018) A comprehensive review on green nanomaterials using biological systems: Recent perception and their future applications. *Colloids and Surfaces B: Biointerfaces* 170: 20-35.
- Samsonowicz, M., Regulska, E. and Kalinowska, M. (2017) Hydroxyflavone metal complexes-molecular structure, antioxidant activity and biological effects. *Chemico-Biological Interactions* 273: 245-256.
- Senthilkumar, S. R. and Sivakumar, T. (2014) Green tea (*Camellia sinensis*) mediated synthesis of zinc oxide (ZnO) nanoparticles and studies on their antimicrobial activities. *International Journal of Pharmacy and Pharmaceutical Sciences* 6: 461-465.
- Singh, J., Dutta, T., Kim, K. H., Rawat, M., Samddar, P. and Kumar, P. (2018) 'Green' synthesis of metals and their oxide nanoparticles: applications for environmental remediation. *Journal of Nanobiotechnology* 16: 1-24.
- Smirnoff, N. and Wheeler, G. L. (2000) Ascorbic acid in plants: Biosynthesis and function. *Critical Reviews in Plant Sciences* 19: 267-290.
- Stamford, N. P. (2012) Stability, transdermal penetration, and cutaneous effects of ascorbic acid and its derivatives. *Journal of Cosmetic Dermatology* 11: 310-317.
- Stozhko, N. Y., Bukharinova, M. A., Khamzina, E. I., Tarasov, A. V., Vidrevich, M. B. and Brainina, K. Z. (2019) The effect of the antioxidant activity of plant extracts on the properties of gold nanoparticles. *Nanomaterials* 9: 1655.
- Sutan, N. A., Manolescu, D. S., Fierascu, I., Neblea, A. M., Sutan, C., Ducu, C., Soare, L. C., Negrea, D., Avramescu, S. M. and Fierascu, R. C. (2018) Phytosynthesis of gold and silver nanoparticles enhance in vitro antioxidant and mitostimulatory activity of *Aconitum toxicum* Reichenb. rhizomes alcoholic extracts. *Materials Science and Engineering: C* 93: 746-758.
- Swilam, N. and Nematallah, K. A. (2020) Polyphenols profile of pomegranate leaves and their role in green synthesis of silver nanoparticles. *Scientific Reports* 10: 1-11.
- Thakkar, K. N., Mhatre, S. S. and Parikh, R. Y. (2010) Biological synthesis of metallic nanoparticles. *Nanomedicine: Nanotechnology, Biology and Medicine* 6: 257-262.
- Ulug, B., Turkdemir, M. H., Cicek, A. and Mete, A. (2015) Role of irradiation in the green synthesis of silver nanoparticles mediated by fig (*Ficus carica*) leaf extract. *Spectrochimica Acta Part A: Molecular and Biomolecular Spectroscopy* 135: 153-161.
- Vijayaraghavan, K. and Ashokkumar, T. (2017) Plant-mediated biosynthesis of metallic nanoparticles: A review of literature, factors affecting synthesis, characterization techniques and applications. *Journal of Environmental Chemical Engineering* 5: 4866-4883.
- Yilmaz, M., Turkdemir, H., Kilic, M. A., Bayram, E., Cicek, A., Mete, A. and Ulug, B. (2011) Biosynthesis of silver nanoparticles using leaves of *Stevia rebaudiana*. *Materials Chemistry and Physics* 130: 1195-1202.

## The role of plant antioxidants in the synthesis of metal nanoparticles

Mehrnaz Keyhanfar\*, Hajar Alsadat Mansouri-Tehrani

Department of Biotechnology, Faculty of Biological Science and Technology, University of Isfahan  
(Received: 21/08/2021, Accepted: 22/02/2022)

### Abstract

In recent years, the number of reports of nanoparticle production using green methods has increased exponentially. Green methods of nanoparticle production are based on oxidation and reduction reactions in which metal ions are reduced to nanoparticles with the help of compounds in living organisms or their extracts, including antioxidants. The presence of biomolecules, including antioxidants in plant extracts in a reducing and stabilizing role, can help produce metal nanoparticles. In living cells, free radicals are produced during the cellular oxidation process. Free radicals are highly reactive due to the presence of a single electron, and are therefore highly toxic to the cell. Antioxidants (natural and synthetic) are compounds that prevent free radicals from damaging the cell, and their presence is essential for living organisms. Green nanoparticles produced with plant extracts, in addition to greater stability and better size than nanoparticles produced using other living organisms, also have improved biological properties. The antioxidant property of the extract is an important parameter to control the green synthesis of metal nanoparticles. The antioxidant properties of plant extracts can lead to a better selection of plant extracts for the synthesis of nanoparticles with desired properties. Plant antioxidants have reducing properties and can be purified and used for the production of green metal nanoparticles.

**Keywords:** Antioxidant, Free radical, Plant extract, Metal nanoparticles

Corresponding author, Email: m.keyhanfar@ast.ui.ac.ir