

بررسی فیتوشیمیایی مقایسه‌ی توان آنتی‌اکسیدانی و محتوای فنلی عصارهٔ حلال‌های گوناگون بذر کتان (*Linum usitatissimum L.*) و بیوسنتز نانوذرات نقره و طلا با استفاده از عصارهٔ آن

رؤیا میرزاجانی^{۱*}، مریم کلاهی^۲، فاطمه گرجیان^۱

(۱) گروه شیمی، دانشکده علوم، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران

(۲) گروه زیست‌شناسی، دانشکده علوم، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران

تاریخ پذیرش: ۱۳۹۹/۱۰/۳

تاریخ دریافت: ۱۳۹۹/۵/۱۴

چکیده

مقدمه: کتان (*Linum usitatissimum L.*) گیاهی از خانوادهٔ *Linaceae* است که در محصولات بهداشتی، غذایی و صنعتی استفاده می‌شود. از ترکیبات دارای فعالیت زیستی که در بذر کتان یافت می‌شود، می‌توان به لینولینیک‌اسید، لینولینیک‌اسید، لیگنان، پپتیدهای حلقوی، پلی‌ساکاریدها، آلکالوئیدها و سیانوژنیک گلیکوزیدها اشاره کرد. تحقیقات اخیر بیانگر آن است که دانه‌های بذر کتان سبب کاهش کلسترول، تثبیت قند خون، جلوگیری از پوکی استخوان، کمک به کاهش وزن، تقویت سیستم ایمنی بدن و پیشگیری از سرطان می‌شوند. هدف از انجام این تحقیق بررسی فیتوشیمیایی، توان آنتی‌اکسیدانی و محتوای فنلی عصارهٔ حلال‌های مختلف بذر کتان و بیوسنتز نانوذرات نقره و طلا با استفاده از این عصاره است.

مواد و روش‌ها: برای بررسی توان آنتی‌اکسیدانی و محتوای فنلی بذر کتان، عصارهٔ بذر کتان با استفاده از سه حلال مختلف اتیل‌استات، دی‌کلرومتان و نرمال‌هگزان، با روش سوکسله استخراج شد. برای شناسایی ترکیبات شیمیایی عصاره، از آزمون‌های فیتوشیمیایی استفاده گردید. در ادامه، برای سنتز نانوذرات طلا و نقره، به ترتیب از نمک‌های $AgNO_3$ ، H_2AuCl_4 ، $3H_2O$ و عصارهٔ دی‌کلرومتان بهره گرفته شد. برای مشخصه‌یابی نانوذرات سنتز شده، از تکنیک‌های گوناگونی از جمله اسپکتروفتومتری فرابنفش- مرئی (UV-Vis) استفاده گردید؛ همچنین از میکروسکوپ الکترونی عبوری (TEM) و تکنیک آنالیز اندازهٔ نانوذرات، برای بررسی شکل، اندازه و تعیین میزان توزیع نانوذرات استفاده شد.

یافته‌های پژوهش: پس از استخراج عصاره‌های مختلف بذر کتان، برای شناسایی کیفی متابولیت‌های ثانویهٔ موجود در عصاره، از آزمون‌های فیتوشیمیایی مختلف و معرف‌های گوناگون استفاده گردید. نتایج بیانگر حضور فلاونوئیدها، آلکالوئید و استروئید و حضور نداشتن تانن و ساپونین بود. بیشترین و کمترین مقدار ترکیبات فنلی، به ترتیب مربوط به عصارهٔ دی‌کلرومتان و آن-هگزان بذر کتان بود. بالاترین خاصیت آنتی‌اکسیدانی برای عصارهٔ استخراج‌شده از بذر کتان با استفاده از حلال دی‌کلرومتان به دست آمد. پس از سنتز نانوذرات طلا و نقره، رنگ محلول‌های کلئیدی نانوذرات تهیه‌شده، به ترتیب بنفش و زرد شد. طیف‌های جذبی حاصل از محلول‌های نانوذرات طلا و نقره، طول موج‌های ماکزیمم به ترتیب ۵۲۵ و ۴۲۰ نانومتر را نشان دادند که خود بیانگر طول موج مشخص برای این نانوذرات هستند. مطالعات میکروسکوپ الکترونی عبوری نشان داد که نانوذرات طلا و نقره سنتز شده، شکل کروی با توزیع یکنواخت و قطرهای میانگین، به ترتیب ۴۰ و ۹۰ نانومتر دارند.

بحث و نتیجه‌گیری: نتایج به‌دست‌آمده به‌وضوح نشان داد که استفاده از حلال‌های گوناگون، بر میزان استخراج محتوای فنلی کل تأثیر داشته است؛ همچنین ارتباط مستقیمی میان میزان فنل کل و نتایج به‌دست‌آمده از سنجش توان آنتی‌اکسیدانی موجود در عصاره‌ها دیده شد. نانوذرات طلا و نقره نیز با کمک عصارهٔ حاصل از بذر کتان، به‌سادگی تهیه شدند.

واژه‌های کلیدی: بذر کتان، نانوذرات طلا، نانوذرات نقره، نانوفناوری، عصاره، آنتی‌اکسیدان طبیعی، *Linum usitatissimum L.*

*نویسندهٔ مسئول: گروه شیمی، دانشکدهٔ علوم، دانشگاه شهید چمران اهواز، اهواز، ایران

Email: rmirzajani@scu.ac.ir

Copyright © 2019 Journal of Ilam University of Medical Science. This is an open-access article distributed under the terms of the Creative Commons Attribution international 4.0 International License (<https://creativecommons.org/licenses/by-nc/4.0/>) which permits copy and redistribute the material, in any medium or format, provided the original work is properly cited.

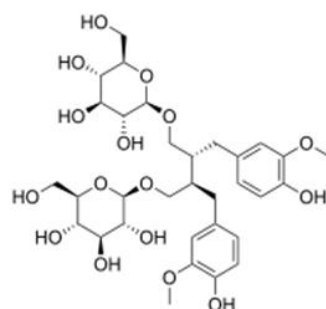
مقدمه

درمان بیماری‌های مزمن که التهاب در آن‌ها نقش اساسی دارد، مانند سکتة قلبی، دیابت، سرطان، چاقی و بیماری آلزایمر مؤثر باشد (۴). فیتواستروژن‌ها گروهی از مواد شیمیایی گیاهی هستند که به‌طور طبیعی در گیاهان تولید می‌شوند و نقش‌های زیست‌شناختی از قبیل تشکیل بخشی از سیستم دفاعی گیاه و حفاظت از گیاه در مقابل تنش‌ها را دارند. فیتواستروژن واژه‌ای عمومی است که به هر ترکیب یا متابولیت گیاهی اطلاق می‌شود که در مهره‌داران پاسخ‌های زیستی ایجاد کند و با اتصال به گیرنده‌های استروژن، عملکرد استروژن‌های درون‌زاد را تقلید یا تعدیل نماید (۳). آلفا لینولنیک‌اسید (ALA) موجود در تخم کتان، با فراهم کردن چربی‌های ضروری در کنار ویتامین‌های گروه B، سبب کاهش خشکی پوست و مو و پوسته‌پوسته شدن آن‌ها می‌شود؛ همچنین مصرف تخم کتان می‌تواند در کاهش علائم آکنه مفید باشد. کمک به سلامت و مراقبت از چشم و جلوگیری از خشکی چشم، از خواص دیگر تخم کتان است (۵).

در سال ۲۰۱۰، توره و همکاران در تحقیق جامعی، به بررسی خواص گوناگون بذر کتان پرداختند. مؤلفان نشان دادند که SDG مهم‌ترین ترکیب موجود در بذر کتان است که به خانواده لیگنان‌ها (از جمله پلی‌فنل‌ها) تعلق دارد. بذر کتان با توجه به توانایی‌های بالقوه آنتی‌اکسیدانی خود، به‌عنوان یک فیتواستروژن طبیعی می‌تواند جایگزین درمان‌های هورمونی شود و در پیشگیری از سرطان کاربرد منابیی داشته باشد (شکل شماره ۱).

گیاه کتان (*Linum usitatissimum* L.) متعلق به رده Magnoliopsida، راسته Malpighiales (مالپیگی‌سانان)، تیره کتانیان (Linaceae)، جنس کتان (*Linum*) است. بسیاری از گیاهان مربوط به این خانواده جزو گیاهان چندساله هستند و گل‌های زرد، سفید و یا قرمز دارند. گیاهان این خانواده معمولاً در حدود ۱/۲ متر رشد می‌کنند. آن‌ها برگ‌هایی به رنگ سبز مایل به زرد با طول تقریبی ۲۰-۴۰ میلی‌متر دارند. پهنای برگ آن‌ها حدود ۳ میلی‌متر است. میوه این گیاه دایره‌ای شکل است و یک کپسول خشک با قطر ۵-۹ میلی‌متر دارد. این کپسول حاوی دانه‌های قهوه‌ای‌رنگ به شکل دانه‌های سیب، با قطر تقریبی ۴-۷ میلی‌متر است که همان بذر کتان است (۱). منطقه مدیترانه و جنوب غربی آسیا به‌عنوان اصلی‌ترین مبدأ کتان شناخته می‌شود. در حال حاضر کانادا، چین، آرژانتین، اتیوپی، قزاقستان، اوکراین، آمریکا، انگلستان، هند و روسیه، به‌عنوان ده کشور برتر تولیدکننده بذر کتان در دنیا به شمار می‌آیند (۲).

از ترکیبات با فعالیت زیستی و عناصری که در بذر کتان یافت می‌شود، می‌توان به لینولنیک‌اسید، لینولنیک‌اسید، لیگنان، پپتیدهای حلقوی، پلی‌ساکاریدها، آلکالوئیدها، سیانوژنیک گلیکوزیدها و کادمیوم اشاره کرد. بیشترین فعالیت زیستی و مطالعات کلینیکی بذر کتان، بر روی ترکیب آلفا لینولنیک‌اسید و لیگنان متمرکز شده و به ترکیباتی مانند روغن، موسیلاژ و پروتئین‌ها، کمتر پرداخته شده است (۳). خوردن کتان به‌طور منظم می‌تواند در پیشگیری و



شکل شماره ۱. ساختار لیگنان موجود در بذر کتان

باعث بهبود و افزایش عملکرد آن‌ها شود (۷). هدف از این مطالعه بررسی بازده عصاره‌گیری، ویژگی‌های آنتی‌اکسیدانی و محتوی فنلی بذر کتان با استفاده از حلال‌های مختلف و تعیین حلال مناسب و مطلوب برای استخراج ترکیبات فعال زیستی بذر کتان جهت استفاده در صنایع غذایی، دارویی و بهداشتی است. همچنین توانایی عصاره برای تهیه نانوذرات طلا و نقره نیز مورد بررسی قرار خواهد گرفت.

مواد و روش‌ها

مواد شیمیایی استفاده‌شده: همه مواد شیمیایی استفاده‌شده در این کار با درجه خلوص بالا تهیه شدند. حلال‌های به‌کاررفته در استخراج از جمله اتیل‌استات، دی‌کلرومتان، نرمال‌هگزان و متانول، همچنین نمک کلرید طلا سه آبه ($\text{HAuCl}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$) و نیترات نقره (AgNO_3) و نیز سایر مواد استفاده‌شده در این پژوهش از شرکت‌های مرک آلمان (MERCK, Germany) و سامچون کره جنوبی (Samchun Chemicals Co.) تهیه و بدون هیچ‌گونه عملیات خالص‌سازی به‌کار گرفته‌شده‌اند.

تهیه نمونه بذر کتان: پس از تهیه بذر کتان از عطاری‌های شهر اهواز (کشت شهر رامهرمز)، شناسایی آن توسط بخش گیاه‌شناسی گروه زیست‌شناسی دانشگاه شهید چمران اهواز انجام شد.

عصاره‌گیری به روش سوکسوله: پس از پودر کردن بذرها به کمک آسیاب برقی، برای عصاره‌گیری گیاه بذر کتان از سه حلال مختلف اتیل‌استات، دی‌کلرومتان و نرمال‌هگزان و روش سوکسوله استفاده گردید. برای عصاره‌گیری به روش سوکسوله، مقدار ۱۲ گرم از پودر بذر کتان آسیاب‌شده درون انگشتانه دستگاه سوکسوله قرار داده شد. پس از آن، ۱۵۰ میلی‌لیتر از حلال استخراج‌کننده را درون بالن ریخته و سپس بالن درون حمام روغن و تحت شرایط رفلاکس گذاشته شد و عمل عصاره‌گیری به مدت ۵ ساعت ادامه یافت. پس از پایان این فرایند، برای تبخیر حلال، عصاره به‌دست‌آمده در دستگاه روتاری قرار گرفت و در نهایت، برای خشک شدن، در آن با دمای ۴۵ درجه سانتی‌گراد برای مدت ۲۴ ساعت گذاشته و عصاره‌های حاصل تا زمان استفاده، در یخچال نگهداری شد.

در سال‌های اخیر، استفاده از فناوری نانو در صنایع مختلف مانند پزشکی، دارویی و بهداشتی، به میزان فراوانی گسترش پیدا کرده است. یکی از مهم‌ترین جنبه‌های نانوفناوری، کاربرد روش‌های سازگار با محیط زیست و بدون استفاده از هرگونه ماده شیمیایی در سنتز نانوذرات است. امروزه، تولید نانوذرات طلا و نقره به روش‌های شیمیایی مختلفی انجام می‌گیرد که معایبی چون ناپایداری محلول‌ها، نیاز به استفاده از مواد شیمیایی کاهنده و پایدارکننده و نیز تجهیزات پیشرفته برای تولید دارد؛ همچنین سنتز نانوذرات به روش شیمیایی ممکن است به حضور بعضی از گونه‌های سمی جذب‌شده در سطح نانوذرات منجر شود که عوارض جانبی در برنامه‌های کاربردی و پزشکی خواهد داشت (۶)؛ به همین علت، به استفاده از سیستم‌های سبز تولید نانوذرات توجه می‌شود که کمترین مخاطرات زیست‌محیطی و نیز روش‌های تولید ساده‌ای داشته باشند. از میان نانوذرات مختلف، نانوذرات فلزی مانند طلا و نقره به علت خواص منحصربه‌فرد الکتریکی، مغناطیسی و نوری بسیار مورد توجه قرار گرفته‌اند؛ همچنین نانوذرات فلزی علاوه بر استفاده در صنایع مهندسی (مانند کاتالیزورها، وسایل نوری و کاربردهای اپتیکی، الکترونیکی)، در از میان بردن سلول‌های سرطانی، فعالیت ضدباکتریایی، در زمینه‌هایی مانند مواد ضدعفونی‌کننده، پارچه‌ها و وسایل پزشکی نیز کاربرد وسیعی دارند و مورد مطالعه قرار می‌گیرند (۷، ۶). استفاده از روش‌های شیمیایی در تهیه این نانوذرات منجر به باقی ماندن مقداری از واکنشگرهای سمی و شیمیایی در درون و سطح آن‌ها می‌شود که نهایتاً باعث محدودیت در استفاده از نانوذرات حاصل در کاربردهای پزشکی و زیستی می‌گردد. با در نظر گرفتن موارد ذکرشده، استفاده از روش‌های سبز تولید این نانوذرات مانند به‌کارگیری عصاره گیاهان (با توجه به طبیعی بودن مواد احیاکننده حاصل از گیاهان که در عین حال می‌تواند نقش پایدارکننده هم داشته باشد) روش‌هایی پاکیزه، غیر سمی و سازگار با محیط زیست و کم‌هزینه هستند و بسیار مورد توجه قرار گرفته‌اند. همچنین در بسیاری از موارد استفاده از این روش‌ها می‌تواند به نانوذرات حاصل خواص منحصر به فردی نیز ببخشد و

دقیقه، در دستگاه انکوباتور شیکردار و در دمای ۳۰ درجه سانتی‌گراد، به صورت ملایم هم‌زده شد و سپس جذب نمونه‌ها در برابر شاهد، توسط اسپکتروفوتومتر در طول موج ۷۶۵ نانومتر اندازه‌گیری گردید. در نهایت، محتوای تام فنلی گیاه برحسب مقدار میلی‌گرم گالیک‌اسید در هر گرم عصاره محاسبه شد (۱۱).

تعیین فعالیت آنتی‌اکسیدانی با استفاده از *2,2-diphenyl-1-picrylhydrazyl (DPPH)*؛ برای بررسی اثر آنتی‌اکسیدانی بذر کتان، آزمون DPPH بر روی نمونه استاندارد و عصاره‌های گوناگون بذر کتان انجام شد و اثر آنتی‌اکسیدانی عصاره‌ها با نمونه استاندارد مقایسه گردید. برای اندازه‌گیری خاصیت آنتی‌اکسیدانی هر عصاره به کمک رادیکال آزاد DPPH، ابتدا یک محلول ۱ میلی‌مولار از این رادیکال، با استفاده از متانول به عنوان حلال تهیه شد؛ سپس ۱ میلی‌لیتر از این محلول، به مقدار ۳ میلی‌لیتر از محلول عصاره با غلظت‌های متفاوت (۱۰-۱ میکروگرم بر میلی‌لیتر) افزوده گردید و این روش برای غلظت‌های متفاوت از محلول استاندارد آسکوربیک‌اسید نیز انجام شد. پس از آن، هر محلول به دست‌آمده به مدت ۱ دقیقه، به شدت ورتکس گردید و سپس به مدت ۳ دقیقه، در تاریکی و در دمای اتاق در حالت سکون قرار گرفت. پس از گذشت این زمان، جذب محلول توسط دستگاه اسپکتروفوتومتر در طول موج ۵۱۷ نانومتر و در سه تکرار خوانده شد.

برای اندازه‌گیری میزان خاصیت آنتی‌اکسیدانی یک عصاره، باید متغیر IC_{50} محاسبه گردد. IC_{50} غلظتی از عصاره است که می‌تواند مقدار ۵۰ درصد از رادیکال آزاد را مهار کند. هرچقدر مقدار آن کمتر باشد، بیانگر قدرت آنتی‌اکسیدانی بالاتر عصاره مدنظر است (۱۲). برای محاسبه این متغیر از رابطه شماره ۱ استفاده می‌شود:

$$Inhibition\% = \left(\frac{A_{Control} - A_{Sample}}{A_{Control}} \right) \times 100$$

رابطه شماره ۱. محاسبه میزان مهار رادیکال آزاد DPPH

آزمون‌های فیتوشیمیایی (*Phytochemical tests*) تقریباً بیشتر خواص درمانی یک گیاه، ناشی از حضور متابولیت‌های ثانویه در آن است. برای شناسایی کیفی این ترکیبات، از آزمون‌های فیتوشیمیایی مختلف و معرف‌های گوناگون استفاده گردید که به تغییر رنگ، ایجاد رسوب و یا تغییرات دیگر منجر می‌شود. بررسی‌های فیتوشیمیایی انجام‌شده بر روی گیاه بذر کتان، نشان‌دهنده حضور ترکیباتی از قبیل آلکالوئیدها، استروئیدها و فلاونوئیدها است. برای شناسایی کیفی متابولیت‌های ثانویه، از آزمون‌های فیتوشیمیایی مختلف و معرف‌های مربوطه استفاده شد (۸-۱۰).

اندازه‌گیری محتوای کل ترکیبات فنلی: برای اندازه‌گیری محتوای فنلی عصاره بذر کتان، ابتدا لازم است تا مراحل آماده‌سازی عصاره روغنی و جداسازی فاز هیدروالکلی مربوطه صورت گیرد تا تعیین محتوای فنلی کل با استفاده از فاز هیدروالکلی انجام گردد. به این منظور، ابتدا به ۱ گرم از عصاره روغنی دی‌کلرومتانی، ۱ میلی‌لیتر هگزان نرمال و ۵ میلی‌لیتر متانول ۸۰ درصد افزوده می‌شود؛ سپس مخلوط حاصل به مدت ۱۰ دقیقه ورتکس می‌شود و پس از آن، به مدت ۱۰ دقیقه با سرعت ۶۰۰۰ rpm سانتریفیوژ می‌گردد تا فاز هیدروالکلی جدا شود. پس از جدا کردن فاز هیدروالکلی، این فاز به کمک فیلتر نایلونی ۰/۴۵ میکرونی فیلتر می‌گردد و برای استفاده بعدی و سنتز نانوذرات در یخچال نگهداری می‌شود.

برای تعیین محتوای فنلی عصاره، از معرف فولین-سیوکالچو و سدیم کربنات استفاده شد و برای رسم منحنی استاندارد غلظت‌های گوناگون گالیک‌اسید تهیه گردید. بدین منظور، به طور خلاصه، غلظت‌های گوناگونی از محلول استاندارد گالیک‌اسید، عصاره گیاه و آب مقطر به عنوان شاهد تهیه شد و به آن‌ها، به ترتیب آب مقطر، معرف فولین-سیوکالچو و سدیم کربنات اضافه گردید؛ سپس محلول به دست‌آمده به مدت ۹۰

توسط عصاره دی کلرومتانی بذر کتان، طیف جذبی فرابنفش-مرئی محلول‌های نانوذرات توسط دستگاه اسپکتروفوتومتر (UV-Vis Spectrophotometer, Jenway 6715)، در محدوده ۳۰۰-۷۰۰ نانومتر ثبت شد. شکل و اندازه نمونه‌های نانوذرات طلا و نقره تهیه شده، با استفاده از دستگاه میکروسکوپ الکترون عبوری (Model 906E, LEO) آنالیز گردید؛ همچنین محلول‌های تهیه شده برای تعیین اندازه نانوذرات سنتزی، به کمک دستگاه Nanoparticle size analyzer بررسی شدند.

آنالیز آماری داده‌ها: آزمون نرمال داده‌های به دست آمده با نرم افزار SPSS انجام گردید و مقایسه میانگین داده‌ها با آزمون‌های دانکن و شفه صورت گرفت. نمودارهای مقایسه میانگین با نرم افزار Excel (۲۰۱۰) رسم شدند.

یافته‌های پژوهش

نتایج حاصل از بررسی‌های فیتوشیمیایی انجام شده بر روی بذر کتان: آزمون‌های گوناگونی بر مبنای روش‌های استاندارد، بر روی نمونه‌های پودر شده بذر کتان صورت گرفت. در این آزمون‌ها، حضور پنج دسته مهم از متابولیت‌های ثانویه شامل فلاونوئیدها، آلکالوئیدها، تانن‌ها، ساپونین‌ها و استروئیدها بررسی شد. بررسی‌های فیتوشیمیایی انجام شده بر روی بذر کتان مطابق جدول شماره ۱، نشان دهنده حضور ترکیباتی از دسته فلاونوئیدها، آلکالوئیدها و استروئیدها است؛ همچنین نتایج آزمایش‌ها بیانگر حضور نداشتن تانن‌ها و ساپونین‌ها در بذر گیاه کتان است.

در این رابطه، IC_{50} : درصد مهار رادیکال آزاد DPPH، $A_{Control}$: میزان جذب محلول کنترل، A_{Sample} : میزان جذب نمونه است.

سنتز نانوذرات طلا و نقره با استفاده از عصاره دی کلرومتان بذر کتان: برای سنتز نانوذرات طلا و نقره با استفاده از عصاره بذر کتان، از فاز هیدروالکلی عصاره دی کلرومتانی استفاده می‌گردد. برای سنتز نانوذرات طلا، مقدار ۱۰ میلی‌لیتر از یک محلول $10^{-4} \times 5/3$ مولار نمک طلا ($HAuCl_4 \cdot 3H_2O$) به یک بشر منتقل و در حین هم‌زده شدن، حرارت داده می‌شود. پس از به جوش آمدن محلول، مقدار ۲ میلی‌لیتر از ۰/۰۰۱ درصد وزنی- حجمی عصاره هیدروالکلی به آن افزوده می‌گردد؛ سپس حرارت دادن محلول مدنظر به مدت ۵ دقیقه ادامه می‌یابد و پس از آن، این محلول به مدت ۵ دقیقه، بدون حرارت دادن نیز هم‌زده می‌شود. تغییر رنگ محلول به بنفش، نشان دهنده صحت سنتز نانوذرات طلا است.

در ادامه همچنین پس از طی مراحل آماده‌سازی محلول و جداسازی فاز هیدروالکلی، برای سنتز نانوذرات نقره، مقدار ۱۰ میلی‌لیتر از محلول ۱ میلی‌مولار $AgNO_3$ به یک بشر منتقل می‌شود که بر روی همزن مغناطیسی قرار دارد و مقدار ۲ میلی‌لیتر از محلول ۰/۰۰۱ درصد وزنی- حجمی عصاره هیدروالکلی به آن افزوده می‌گردد. هم زدن محلول به مدت ۳۰ دقیقه در دمای ۹۰ درجه سانتی‌گراد ادامه می‌یابد. تغییر رنگ محلول به زرد، بیانگر سنتز نانوذرات نقره است. مشخصه‌یابی نانوذرات طلا و نقره سنتز شده: برای انجام مشخصه‌یابی نانوذرات طلا و نقره سنتز شده

جدول شماره ۱. نتایج به دست آمده از آزمون‌های فیتوشیمیایی انجام شده بر روی بذر کتان

نتیجه	آزمون فیتوشیمیایی	متابولیت ثانویه
مثبت	آزمون پیو (Pew)	فلاونوئید
مثبت	آزمون سدیم هیدروکسید	آلکالوئید
مثبت	معرف مایر	تانن
مثبت	معرف واگنر	ساپونین
منفی	محلول اسنات سرب	
منفی	محلول آهن (III) کلرید	
مثبت	استفاده از سولفوریک اسید	
منفی	آزمون کف‌کنندگی	

Pew: نام واکنشی برای تشخیص فلاونوئید

که در روش استخراجی سوکسله، عصاره‌ی هگزان نرمال (ان- هگزان) بذر کتان بیشترین میزان بازده وزنی را دارد. بازده عصاره‌گیری از بذر کتان با استفاده از حلال‌های گوناگون، در جدول شماره ۲ نشان داده شده است.

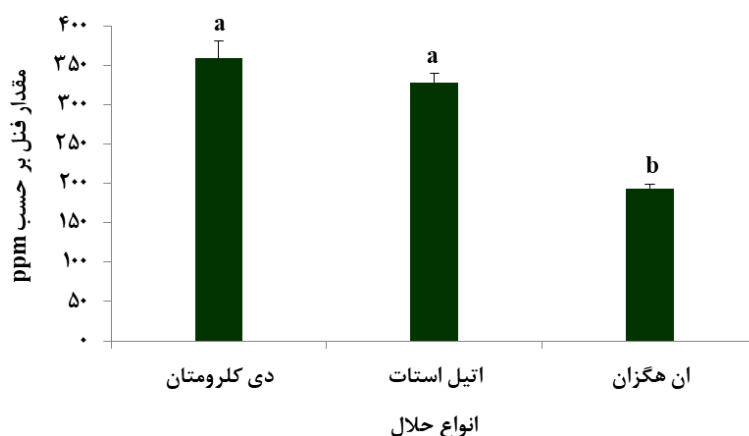
محاسبه‌ی بازده عصاره‌گیری از بذر کتان: برای استخراج متابولیت‌های ثانویه موجود در گیاه بذر کتان، عصاره‌ی این گیاه به روش سوکسله و با استفاده از سه حلال مختلف دی‌کلرومتان، اتیل استات و هگزان نرمال (ان- هگزان) تهیه شد. بررسی نتایج بالا نشان می‌دهد

جدول شماره ۲. بازده وزنی- وزنی عصاره‌گیری از بذر کتان

بازده (درصد)	وزن خشک عصاره (گرم)	عصاره‌های گوناگون بذر کتان
۸/۵	۱/۰۲	عصاره‌ی دی‌کلرومتانی
۹/۴	۱/۱۳	عصاره‌ی اتیل استاتی
۱۰/۱	۱/۲۱	عصاره‌ی ان-هگزانی

سوکسله، از لحاظ آماری، اختلاف معناداری با یکدیگر نداشتند (شکل شماره ۲) ($P < 0.05$). تفاوت‌های موجود در مقادیر محتوای فنلی کل در عصاره‌های گوناگون، علاوه بر روش آماده‌سازی نمونه‌ها و روش‌های استخراج، به میزان فراوانی به نوع حلال استخراج‌کننده نیز وابسته است، به طوری که در ان- هگزان که کمترین قطبیت را دارد، میزان فنل استخراج‌شده نیز به‌طور معناداری کمتر از دو حلال دیگر است و بنابراین، میزان قطبیت و ویسکوزیته حلال در جداسازی ترکیبات فنلی بسیار مؤثرند.

نتایج محتوای فنلی کل عصاره‌ی سوکسله‌ی بذر کتان با حلال‌های گوناگون: یافته‌های حاصل از بررسی محتوای فنلی کل با استفاده از روش استاندارد گالیک‌اسید نشان داد که بیشترین مقدار ترکیبات فنلی، مربوط به عصاره‌ی دی‌کلرومتانی بذر کتان بود. مطابق شکل شماره ۲، محتوای فنلی به‌دست‌آمده از عصاره‌ی ان- هگزان، نسبت به عصاره‌ی دی‌کلرومتان و اتیل استات، با اختلاف معناداری کمتر بود. این در حالی است که محتوای فنلی به‌دست‌آمده از عصاره‌ی دی‌کلرومتانی و اتیل استاتی استخراج‌شده به روش



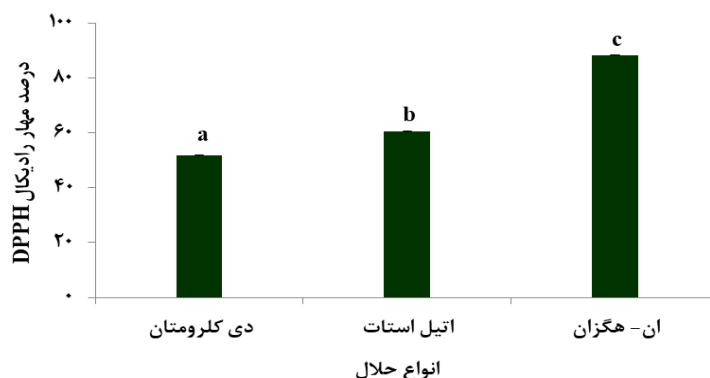
شکل شماره ۲. محتوای فنل کل در غلظت ۳۰۰ ppm عصاره‌ی سوکسله‌ی بذر کتان با حلال‌های گوناگون (حروف مشابه در بالای ستون‌ها بیانگر نبود تفاوت معنادار میان میانگین‌های مقادیر محتوای فنلی به‌دست‌آمده برای هر نمونه از عصاره حاصل از سوکسله‌ی بذر کتان با حلال‌های گوناگون است).

محتوای فنولی عصاره‌ی بذر کتان انتظار می‌رود که این گیاه خواص آنتی‌اکسیدانی مناسبی را از خود نشان دهد.

نتایج توان آنتی‌اکسیدانی عصاره‌ی سوکسله‌ی بذر کتان با حلال‌های مختلف به روش DPPH: با توجه به

مطالعات گوناگون بر روی این گیاه نیز گواه این موضوع است. نوع ترکیبات فیتوشیمیایی ویژه هر گیاه می‌تواند نقش مهمی در انتخاب نوع حلال و ویژگی‌های آن داشته باشد و استخراج ترکیبات آنتی‌اکسیدانی از مواد گیاهی، به حلالیت این ترکیبات در حلال‌های مختلف بستگی دارد. علاوه بر این، قطبیت حلال‌های استفاده‌شده نقش مؤثری را در افزایش حلالیت این ترکیبات بازی می‌کند. نتایج حاصل از اندازه‌گیری خاصیت آنتی‌اکسیدانی عصاره‌های استخراج‌شده از بذر کتان به وسیله حلال‌های مختلف ثبت گردید (شکل شماره ۳). بررسی IC_{50} به دست‌آمده از نمونه استاندارد و عصاره‌ها نشان داد که عصاره استخراج‌شده از بذر

کتان با استفاده از حلال دی‌کلرومتان، با اختلاف معناداری نسبت به عصاره‌های دیگر، کمترین IC_{50} را به خود اختصاص داد. نتایج این پژوهش نشان می‌دهد که هرچند عصاره ان-هگزان-هگزانی بذر کتان بازده استخراج بالاتری نسبت به عصاره‌های اتیل استات و دی‌کلرومتانی داشت؛ اما ترکیبات فنلی کمتر و در نتیجه، قدرت مهارکنندگی رادیکال کمتری نسبت به عصاره به دست‌آمده از این حلال‌ها داشت که با توجه به قطبیت کمتر حلال ان-هگزان، این نتایج قابل‌انتظار است و حلال ان-هگزان، با اختلاف معناداری نسبت به عصاره‌های دیگر، بیشترین IC_{50} را دارد (شکل شماره ۳) ($P < 0.05$).



شکل شماره ۳. نمودار درصد مهار رادیکال DPPH در برابر عصاره سوکسله بذر کتان با حلال‌های مختلف (حروف ناهمسان در بالای ستون‌ها نشان‌دهنده اختلاف معنادار در سطح 5 درصد است)

است؛ بنابراین، با توجه به بالاتر بودن میزان محتوای فنلی این عصاره، برای بررسی سنتز نانوذرات طلا و نقره نیز از فاز هیدروالکلی این عصاره استفاده شد. بر اساس مطالعات صورت گرفته، هر اندازه عصاره گیاه حاوی مقادیر بیشتری از ترکیبات پلی فنلی مانند فلاونوئیدها باشد که ترکیبات قدرتمندی برای احیای کاتیون‌های فلزی و تولید نانوذراتی از قبیل طلا و نقره هستند، عملکرد آن در تولید این نانوذرات بهتر خواهد بود. ترکیبات پلی فنلی علاوه بر خاصیت کاهندگی، توانایی پایدار کردن نانوذرات فلزی را نیز دارند. در واقع، با افزودن ترکیب‌های پلی فنلی به محلول نمک‌های طلا و نقره تحت شرایط آزمایش، این عناصر به نانوذرات فلزی مربوطه کاهش می‌یابند و همین

بررسی ضریب همبستگی پیرسون میان محتوای فنل کل و توان آنتی‌اکسیدانی: بررسی ضریب همبستگی میان محتوای فنلی کل و توان آنتی‌اکسیدانی عصاره سوکسله بذر کتان با حلال‌های مختلف بیانگر این بود که دو متغیر باهم در ارتباط هستند و ضریب همبستگی پیرسون $r=0.977$ است ($P < 0.05$).

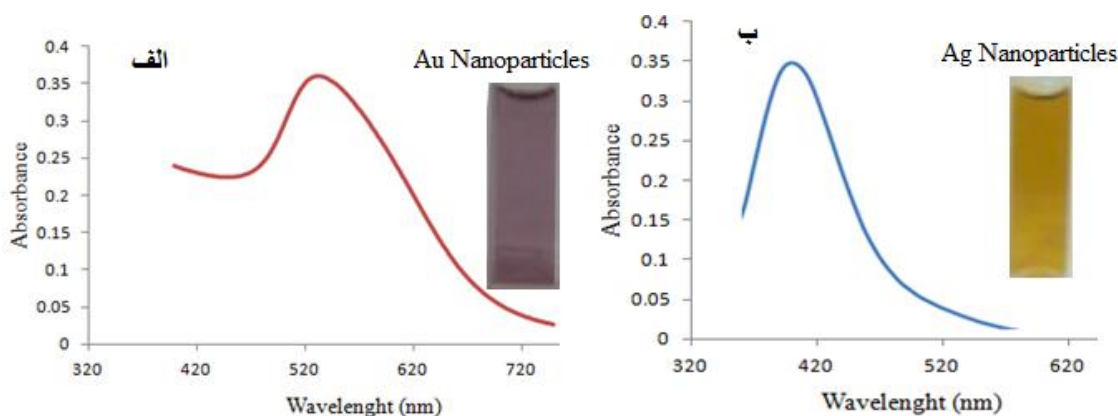
نتایج بررسی سنتز نانوذرات طلا و نقره با استفاده از عصاره دی‌کلرومتانی بذر کتان: بررسی نتایج سنجش محتوای کل فنلی و همچنین آزمون DPPH برای عصاره‌های استخراج‌شده با استفاده از حلال‌های گوناگون نشان داد که در هر دو مورد، عصاره استخراج‌شده با حلال دی‌کلرومتان موفق‌تر عمل کرده

و مشاهده طیف‌هایی که طول موج ماکزیمم آن‌ها در ۵۲۵ و ۴۲۰ نانومتر ظاهر گردید، به ترتیب دلیلی بر اثبات سنتز نانوذرات طلا و نقره است (شکل شماره ۴ الف و ب). طیف جذبی و رنگ محلول کلئیدی نانوذرات سنتز شده، به علت رزونانس پلاسمون سطحی نانوذرات فلزی ناشی از نوسانات جمعی الکترون‌های آزاد آن‌ها و برهم‌کنش آن‌ها با میدان الکترومغناطیسی است که برای هر نوع از ذرات در هر اندازه، مختص خود آن نانوذرات هستند (۶). در شکل شماره ۴، طیف‌های مربوط به نانوذرات طلا و نقره سنتز شده با فاز هیدروالکلی عصاره دی کلرومتانی بذر کتان مشاهده می‌شود.

ترکیب‌های فنلی نیز خود می‌توانند به‌عنوان پایدارکننده عمل کنند و مانع از تجمع و بزرگ‌تر شدن سایز نانوذرات سنتز شده شوند (۵).

در آزمایش‌های انجام شده، تغییر رنگ محلول‌های واکنش به بنفش و زرد به ترتیب دلیل واضحی بر تشکیل نانوذرات فلزی طلا و نقره است که با چشم غیرمسلح هم به‌وضوح قابل مشاهده بود. (شکل شماره ۴ الف و ب).

طیف‌سنجی فرابنفش- مرئی، روش آسانی برای تأیید تشکیل نانوذرات فلزی در محلول آبی است که در این کار نیز استفاده گردید. از محلول‌های نانوذرات سنتز شده، در گستره ۳۰۰-۷۰۰ نانومتر طیف گرفته شد



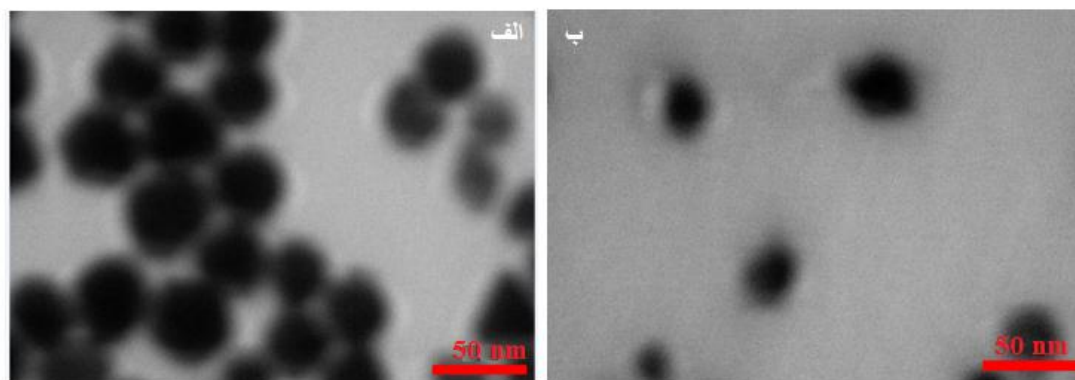
شکل شماره ۴. طیف‌های مربوط به الف. نانوذرات طلا و ب. نانوذرات نقره سنتز شده با عصاره دی کلرومتانی بذر کتان

جدول شماره ۳. مقادیر جذب نانوذرات نقره و طلای سنتز شده با استفاده از حجم‌های مختلف عصاره دی کلرومتان بذر کتان

حجم عصاره (ml)	جذب نانوذرات طلای سنتز شده عصاره دی کلرومتان بذر کتان	جذب نانوذرات نقره سنتز شده عصاره دی کلرومتان بذر کتان
۰/۵	۰/۷۵۶	۰/۷۹۱
۱	۰/۹۶۷	۱/۰۲۱
۲	۱/۲۳۷	۱/۳۴۷

میکروسکوپ الکترونی (TEM) استفاده گردید که در شکل شماره ۵ نشان داده شده‌اند.

برای بررسی شکل و اندازه نانوذرات طلا و نقره سنتز شده با عصاره دی کلرومتانی بذر کتان، از تصاویر



شکل شماره ۵. تصویر میکروسکوپ الکترونی عبوری الف. نانوذرات طلا و ب. نانوذرات نقره سنتز شده با کمک فاز هیدروالکلی عصاره دی کلرومتانی بذر کتان

فنی نشان داد که بیشترین مقدار ترکیبات فنی مربوط به عصاره دی کلرومتانی بذر کتان و کمترین محتوای فنی مربوط به عصاره ان-هگزان بود، در حالی که محتوای فنی عصاره دی کلرومتانی و اتیل استاتی استخراج شده به روش سوکسله، اختلاف معناداری نداشتند.

بیشترین خاصیت آنتی اکسیدانی مربوط به عصاره استخراج شده از بذر کتان با استفاده از حلال دی کلرومتان و کمترین ویژگی آنتی اکسیدانی مربوط به حلال ان-هگزان بود.

بررسی محققین نشان داده که بذر کتان منبعی غنی از ترکیبات فنی مانند لیگنان، اسیدهای فنولی، فلاونوئیدها، تاننها و فیتواسترولها است (۵) که این نتایج، با همه یافته‌های ما همخوانی ندارد. مطالعات شیم و همکاران در سال ۲۰۱۴ نشان می‌دهد که ترکیبات دانه کتان شامل ۴۱ درصد چربی، ۲۰ درصد پروتئین، ۲۸ درصد فیبر، ۷/۷ دهم درصد رطوبت و ۳/۴ درصد خاکستر است. بیشترین ترکیبات شامل سیانوژنیک، گلیکوزیدها، فیتیک اسید، ترکیبات فنی، ممانت‌کننده تریپسین، لیناتین، لیگنان، فیتواسترول، ویتامین‌ها، کادمیوم، سلنیوم و سیکلولینوپیتیدها است (۳). تحقیقات اخیر نشان می‌دهد که عصاره الکلی بذر کتان شامل لیگنان‌ها، سیانوژنیک‌ها، گلیکوزیدها و پیتیدهای حلقوی است که این مواد در فعالیت‌های زیستی مشارکت دارند (۲۱).

آنوار و همکاران در سال ۲۰۱۲، در پژوهشی بر روی روش‌های عصاره‌گیری با حلال‌های گوناگون و

همان‌طور که در تصاویر مشخص است، نانوذرات سنتز شده همگی تقریباً کروی شکل هستند و توزیع نسبتاً یکنواختی دارند؛ همچنین از نظر اندازه، در محدوده کمتر از ۱۰۰ نانومتر هستند. نتایج به دست آمده از آنالیز اندازه ذرات نیز، میانگین‌های نانوذرات طلا و نقره سنتز شده را به ترتیب ۴۰ و ۹۰ نانومتر نشان می‌دهد که به خوبی، سنتز موفقیت‌آمیز این نانوذرات را به کمک عصاره بذر کتان تأیید می‌کند.

بحث و نتیجه‌گیری

تاکنون تحقیقات گسترده‌ای بر روی بذر کتان صورت گرفته که همگی آن‌ها نشان‌دهنده پتانسیل بالای آنتی‌اکسیدانی این گونه گیاهی بوده است (۱۸-۱۵، ۱۰-۱۲، ۸، ۵). پژوهش‌های گوناگون نشان می‌دهد که نوع حلال و روش استخراج عصاره، بر کمیت و کیفیت مواد استخراجی از گیاهان تأثیرگذار است (۲۰، ۱۹). به این سبب، پژوهش حاضر برای شناسایی ترکیبات فیتوشیمیایی بذر کتان و بررسی ویژگی‌های آنتی‌اکسیدانی و میزان فنل کل با استفاده از حلال‌های مختلف انجام شده است. بررسی‌های مقدماتی فیتوشیمیایی صورت گرفته نشان داد که عصاره بذر کتان حاوی ترکیباتی از خانواده فلاونوئیدها، آلکالوئید و استروئید و فاقد تانن و ساپونین بود؛ همچنین امکان سنتز نانوذرات طلا و نقره با استفاده از این عصاره‌ها بررسی شد. بررسی میزان بازده عصاره‌گیری نشان داد که در روش استخراجی سوکسله، عصاره ان-هگزانی بذر کتان بیشترین بازده را دارد. یافته‌های به دست آمده از بررسی محتوای کل

موجود در بذر کتان، انتخاب مناسبی برای به‌کارگیری آنتی‌اکسیدان‌های طبیعی در پایداری روغن‌ها در صنایع غذایی و بهداشتی (به‌عنوان مواد نگهداری‌کننده مواد غذایی) هستند. فعالیت و عملکرد مناسب لیگنان‌ها به‌واسطه پایداری ساختار آن‌ها است (۳). بررسی زانوار و همکاران در سال ۲۰۱۰ نشان داد که با سنجش عصاره الکلی بذر کتان با استفاده از روش‌های مختلف از جمله DPPH، میزان خنثی‌سازی سوپراکسید، رادیکال‌های هیدروکسیل، پراکسید هیدروژن و فلزهای سنگین وابسته به دوز کاهش می‌یابد (۲۴). سنجش میزان ترکیبات فنلی در غلظت‌های مختلف نشان داد که بیشترین غلظت فنلی مربوط به ترکیبی با بیشترین فعالیت آنتی‌اکسیدانی است. مهم‌ترین ترکیب فنلی موجود در بذر کتان، ترکیبی از لیگنان‌ها تحت عنوان (Secoisolariciresinol diglucoside) SDG است. این ترکیب مانع پراکسیداسیون لیپیدی می‌شود (۲۵)؛ همچنین فعالیت‌های شیم در سال ۲۰۰۸ و کاجلا و همکاران در سال ۱۹۹۷ نشان می‌دهد که ترکیبات فنلی مانند P-کوماریک‌اسید، فرولیک‌اسید و گلیکوزیدها با غلظت بالایی در بذر کتان یافت می‌شود (۲۶، ۱۷).

کووی و همکاران در سال ۱۹۹۹ توانستند فلاونوئید جدید - 3,8-O herbacetin diglucopynanoside را از عصاره ان‌بوتانول بذر کتان جدا کنند و فعالیت آنتی‌اکسیدانی آن‌ها را بررسی نمایند. نتایج این مطالعه نشان داد که فلاونوئیدهای بررسی‌شده، توان خنثی‌سازی رادیکال‌های آزاد بالایی دارند (۲۷). مطالعه انجام شده توسط لی و همکاران در سال ۲۰۰۸ بیان کرد که استفاده از مکمل‌های بذر کتان سبب افزایش دفاع آنتی‌اکسیدانی با استفاد از راه کاهش میزان تولید رادیکال‌های فعال اکسیژن (Reactive species oxygen, ROS) و افزایش سمیت‌زدایی ROS می‌شود (۲۸). بررسی دیگری نشان داد که استفاده از مکمل بذر کتان در الگوی حیوانی، آنزیم‌های شاخص کبدی مانند سوپراکسید دسموتاز و کاتالاز و پراکسید دسموتاز را در سطحی نرمال نگه می‌دارد (۱۸).

تأثیر آن بر روی میزان آنتی‌اکسیدان و میزان فنل کل، به این نتیجه رسیدند که از میان حلال‌های با میزان قطبیت متفاوت، عصاره حاصل از متانول ۸۰ درصد بیشترین بازدهی عصاره را داشت، درحالی‌که عصاره حاصل از اتانول ۸۰ درصد دارای بیشترین میزان فنل، فلاونوئید و بیشترین توانایی اکسیدان آنتی‌اکسیدانی بود. آنان به این نتیجه رسیدند که استفاده از حلال‌هایی که قطبیت بیشتری دارند، به طرز معناداری میزان فنل و فلاونوئیدهای استخراج‌شده را افزایش می‌دهد که تأییدی بر این مسئله است که این ترکیبات مسئول فعالیت آنتی‌اکسیدانی عصاره هستند. این نتایج همبستگی میان میزان فنول و فلاونوئید استخراج‌شده و توان آنتی‌اکسیدانی عصاره را در میان حلال‌های مختلف نشان می‌دهد (۱۱). بررسی‌های انجام شده توسط محققین در سال ۲۰۱۶، بر روی بذرهای گیاه کتان نشان داد که فعالیت ضد میکروبی عصاره‌های بوتانول، متیلن‌کلراید و هگزان به‌طور چشمگیری اختلاف معناداری را نشان می‌دهد؛ همچنین در قسمت دیگری از این تحقیق، بررسی فعالیت آنتی‌اکسیدانی عصاره‌های حاصل از حلال‌های مختلف، با استفاده از روش (2,2-azinobis 3-ethyl-benzothiazoline-6-sulfonic acid) ABTs انجام شد و نشان داد که به ترتیب عصاره‌های بوتانول، متیلن‌کلراید و هگزان، بیشترین خاصیت آنتی‌اکسیدانی را دارند (۲۲).

بکال و همکاران در سال ۲۰۱۵ نشان دادند که عصاره بذر کتان شامل گلیسیریدها، ساپونین‌ها، الکوئینیدها و فلاونوئیدها است؛ همچنین در این پژوهش، فعالیت آنتی‌اکسیدانی عصاره به روش DPPH مشخص شد. این بررسی نشان داد که عصاره بذر کتان بیش از ۵۰ درصد فعالیت آنتی‌اکسیدانی ال‌آژیک‌اسید را نشان می‌دهد. پژوهشگران وجود ترکیبات فنلی و فلاونوئیدی را مسئول فعالیت آنتی‌اکسیدانی و خنثی‌سازی رادیکال‌های آزاد پیشنهاد کردند (۲۳). مطالعه دیگری نشان داد که فعالیت آنتی‌اکسیدانی لیگنان‌های مختلف موجود در بذر کتان، در بعضی موارد تقریباً معادل و یا بیشتر از توان آنتی‌اکسیدانی ترکیباتی مثل ویتامین E و Butylated hydroxytoluene (BHT) است (۱۷). لیگنان‌های

بذر کتان حاوی ۱۰-۸ میلی گرم در هر کیلوگرم اسیدهای فنلی است؛ همچنین حاوی حدود ۷۰-۳۵ میلی گرم فلاونوئید در صد گرم گیاه کتان است. کتان منبع غنی از لیگنان SDG است که در دامنه ۲۶-۱ میلی گرم در هر یک گرم از بذر کتان وجود دارد.

در روش سنتز سبز نانوذرات فلزی، یون‌های فلزات با استفاده از مواد مستخرج از گیاهان بدون نیاز به احیاکننده، سورفکتانت و عوامل پایدارکننده، در شرایط دما و فشار معمولی با یک واکنش ساده به نانوذره تبدیل می‌شوند. مواد و ترکیبات فعال زیستی در عصاره‌های گیاهان از جمله ترکیبات فنلی و فلاونوئیدها و سایر متابولیت‌های مؤثر فعال محلول در آب می‌توانند برای احیای یون‌های فلزی به نانوذرات در دمای اتاق استفاده گردند. از مهم‌ترین خواص نانوذرات فلزی می‌توان به خصوصیات نوری آن‌ها اشاره کرد که بسیار به شکل و اندازه نانوذرات وابسته است. فرایند بیوستنتز نانوذرات با استفاده از گیاهان یا عصاره‌های آن‌ها در خارج سلول در صورتی که اندازه، شکل و پراکندگی نانوذرات را مدیریت کند، می‌تواند از لحاظ زیست‌محیطی بسیار کاربردی باشد. استفاده از گیاهان برای سنتز نانوذرات در مقیاس بزرگ، کاربردهای فراوانی در زندگی بشر دارد (۶). بیکر و همکاران در سال ۲۰۱۵ نشان دادند که نانوذرات طلائی سنتز شده با استفاده از عصاره بذر کتان، خاصیت ضدسرطانی بالایی بر رده سلول‌های سرطانی سینه نشان دادند (۱۶). در پژوهش دیگری، کرمیان و همکاران در سال ۲۰۰۶ نشان دادند که ترکیبات ثانویه موجود در گیاه زیره سبز توانایی احیا و پایدار کردن نانوذرات نقره را دارند. عصاره بذر و نانوذرات تولید شده توسط عصاره این گیاه، دارای فعالیت زیستی چشمگیری هستند و می‌توان از آن‌ها به‌عنوان منابعی طبیعی برای تولید مکمل‌های آنتی‌اکسیدانی غذایی یا دارویی استفاده کرد (۲۸). در پژوهش دیگری در سال ۲۰۱۷، مهرزاده و همکاران نانوذرات طلا را به کمک عصاره آبی چای ترش سنتز کردند. نانوذرات طلائی تهیه شده، فعالیت آنتی‌باکتریایی نسبتاً مناسبی نسبت به باکتری‌های گرم منفی از خود نشان دادند (۲۹). مطالعه عزیزیان و همکاران در سال ۲۰۱۶، پتانسیل بالای عصاره آبی برگ گیاه آقطی در

احیای یون‌های فلزی و تبدیل آن‌ها به اتم‌های فلزی در ابعاد نانومتریک را نشان می‌دهد. وجود فعالیت ضد میکروبی بالای عصاره و نانوذرات نقره سنتز شده آن، استفاده از آن‌ها را در زمینه‌های گوناگون برای پیشگیری از آلودگی و انتشار عوامل بیماری‌زایی پیشنهاد می‌کند (۳۰). در پژوهش حاضر نیز، نانوذرات طلا و نقره با روشی بسیار ساده و با استفاده از عصاره بذر کتان تهیه شدند. با توجه به مطالعات و آزمون‌های فیتوشیمیایی انجام شده مشخص گردید که عصاره استخراج شده در بردارنده مقادیر بالایی از ترکیبات فنلی و فلاونوئید است که به علت حضور آن‌ها و خواص احیاکنندگی این ترکیبات، عصاره مستخرج از بذر کتان بدون نیاز به مواد کاهنده و پایدارکننده، به راحتی قابلیت احیای کاتیون‌های فلزی و سنتز نانوذرات فلزی طلا و نقره را دارد؛ همچنین نانوذرات تهیه شده، ویژگی‌های بسیار مطلوبی از جمله شکل کروی با ابعاد نانو و توزیع یکنواخت داشتند.

در پایان می‌توان نتیجه‌گیری کرد که نوع حلال استخراج‌کننده، بر بازده عصاره به دست آمده، محتوی فنلی کل و عملکرد آنتی‌اکسیدانی بذر کتان به طرز معناداری مؤثر است. مطالعه حاضر بیانگر آن است که دی‌کلرومتان می‌تواند به‌عنوان یک حلال مطلوب و مناسب برای استخراج عصاره روغنی بذر کتان استفاده شود. پس از آن، جدا کردن فاز هیدروالکلی از عصاره خشک شده برای بررسی محتوای فنل کل استفاده گردید و نتایج نشان داد که این عصاره، بیشترین محتوای فنلی و همچنین بالاترین عملکرد ظرفیت آنتی‌اکسیدانی را دارد؛ همچنین ارتباط مستقیمی میان میزان فنل کل و نتایج حاصل از سنجش توان آنتی‌اکسیدانی موجود در عصاره‌ها دیده شد. نانوذرات طلا و نقره‌ای که با استفاده از عصاره بذر کتان و با روشی بسیار ساده، بدون نیاز به مواد کاهنده و پایدارکننده تهیه شدند، ویژگی‌های مطلوبی از جمله شکل کروی با ابعاد نانو و توزیع یکنواخت داشتند. علاوه بر این، روش ارائه شده، روشی سبز و دوستدار محیط زیست، سریع و بدون نیاز به صرف انرژی و مواد اولیه گران‌قیمت است. این نانوذرات به میزان فراوانی می‌توانند در زمینه‌های گوناگون از جمله صنعت غذایی،

چمران اهواز، به لحاظ تأمین هزینه‌های این پژوهش در قالب پایان‌نامه کارشناسی ارشد، تشکر و قدردانی می‌کنند.

کد/خلاق: EE/1400.3.02.4678 /scu.ac.ir

نانوداروها و یا سیستم‌های تحویل مواد دارویی به کار گرفته شوند.

سپاس‌گزاری

نگارندگان از معاونت پژوهشی دانشگاه شهید

References

- Schewe LC, Sawhney VK, Davis AR. Ontogeny of floral organs in flax *Linum usitatissimum* Linaceae. *Am J Bot* 2011; 98: 1077-85. doi.10.3732/ajb.1000431.
- Allaby RG, Peterson GW, Merriwether DA, Fu YB. Evidence of the domestication history of flax *Linum usitatissimum* L. from genetic diversity of the sad2 locus. *Theor Appl Gen* 2005; 112: 58-65. doi.10.1007/s00122-005-0112-2.
- Shim YY, Gui B, Arnison PG, Wang Y, Reaney MJT. Flaxseed *Linum usitatissimum* L. bioactive compounds and peptide nomenclature a review. *Trends Food Sci Tech* 2014; 38: 5-20. doi.10.1016/j.tifs.2014.03.011.
- Cunnane SC, Ganguli S, Menard C, Liede AC, Hamadeh M J, Chen ZY, et al. High α -linolenic acid flaxseed *Linum usitatissimum* some nutritional properties in humans. *Br J Nutr* 2007; 69: 443-53. doi.10.1079/bjn19930046.
- Toure A, Xu X. Flaxseed Lignans source biosynthesis metabolism, antioxidant activity bio-active components and health benefits. *Comp Rev Food Sci F* 2010; 9: 261-9. doi.10.1111/j.1541-4337.2009.00105.x.
- Chandran SP, Chaudhary M, Pasricha R, Ahmad A, Sastry M. Synthesis of gold nanotriangles and silver nanoparticles using aloe vera plant extract. *Biotechnol Prog* 2006; 22: 577-83. doi.10.1021/bp0501423.
- Kumar V, Yadav SK. Plant mediated synthesis of silver and gold nanoparticles and their applications. *J Chem Technol Biotechnol* 2009; 84: 151-7. doi.10.1002/jctb.2023.
- Brewer MS. Natural antioxidants sources, compounds mechanisms of action and potential applications. *Comp Rev* 2011; 10: 221-7. doi.10.1111/j.1541-4337.2011.00156.x.
- Gajjar P, Pettee B, Britt DW, Huang W, Johnson WP, Anderson A J. Antimicrobial activities of commercial nanoparticles against an environmental soil microbe *pseudomonas putida* KT 2440. *J Biol Eng* 2009; 3: 1-13. doi.10.1186/1754-1611-3-9.
- Abdelhameed E-SS, Bazaid SA, Salman MS. Characterization of the phytochemical constituents of taif rose and its antioxidant and anticancer activities. *Biomed Res Int* 2013; 1-13. doi.10.1155/2013/345465.
- Anwar F, Przybylski R. Effect of solvents extraction on total phenolics and antioxidant activity of extracts from flaxseed *Linum usitatissimum*. *Acta Sci Pol Technol Ali* 2012; 11: 293-01.
- Yaqoob N, Bhatti I, Bhatti H, Jamil A. Antioxidant potential of extracts from selected flaxseed cultivars *Linum usitatissimum*. *Res J Appl Sci Eng Technol* 2015; 10: 968-79. doi.10.19026/rjaset.10.1863.
- Smitha SL, Philip D, Gopchandran KG. Green synthesis of gold nanoparticles using cinnamomum zeylanicum leaf broth. *Spec Acta Mol Biomol Spec* 2009; 74: 735-9. doi.10.1016/j.saa.2009.08.007.
- Aragao AP, Oliveira TM, Quelemes PV, Perfeito MLG, Araujo MC, Santiago JDAS, et al. Green synthesis of silver nanoparticles using the seaweed *gracilaria birdiae* and their antibacterial activity. *Arab J Chem* 2019; 12: 4182-88. doi.10.1016/j.arabjc.2016.04.014.
- Archana AS, Deepak MK. Synthesis of silver nanoparticles using flaxseed hydroalcoholic extract and its antimicrobial activity. *Curr Biotechnol* 2013; 2: 62-6. doi. 10.2174/22115501113029990007.
- Bakar F, G. Caglayan M, Onur F, Nebioglu S, M. Palabiyik I. Gold nanoparticle-lignan complexes inhibited MCF7 cell proliferation in vitro a novel conjugation for cancer therapy. *Ant Age Med Chem* 2015; 15: 336-44. doi.10.2174/1871520614666141202144152.
- Kajla P, Sharma A, Sood DR. Flaxseed a potential functional food source. *J Food*

- Sci Tech 2015; 52: 1857-71. doi.10.1007/s13197-014-1293-y.
18. Rajesha J, Murthy KN, Kumar MK, Madhusudhan B, Ravishankar GA. Antioxidant potentials of flaxseed by in vivo model. J Agri Food Chem 2006 31; 54: 3794-99. doi.10.1021/jf053048a.
19. Ilokiassanga SB, Lewis LM, Espinoza CL, Salido AA, Angulo D, Pino J. Solvent effects on phytochemical constituent profiles and antioxidant activities, using four different extraction formulations for analysis of *bucida buceras* L. and *phoradendron californicum*. BMC Res Not 2015; 8:1-14. doi.10.1186/s13104-015-1388-1.
20. Ngo TV, Scarlett CJ, Bowyer MC, Ngo PD, Vuong QV. Impact of different extraction solvents on bioactive compounds and antioxidant capacity from the root of *salacia chinensis* L. J Food Qual 2017; 2:123-8. doi.10.1155/2017/9305047.
21. Kaneda T, Yoshida H, Nakajima Y, Toishi M, Nugroho AE, Morita H. Cyclolinopeptides cyclic peptides from flaxseed with osteoclast differentiation inhibitory activity. Bioorg Med Chem Let 2016; 26: 1760-61. doi.10.1016/j.bmcl.2016.02.040.
22. Mohamedfeky F, Sherbiny I, Gmal Fedawy M, Abdelmogib M. Phytochemical studies on *linum usitatissimum* seeds and the nanoformulation of the bioactive butanol extract. In J Sci Eng Appl 2016; 5: 76-91. doi.10.7753/IJSE.1006.
23. Bekal M, Kumari S, Sharmila KP. Preliminary phytochemical screening of flax seed and assesment of its in vitro antioxidant activity. World J Pharm Pharm Sci 2015; 4: 952-58. doi.10.1186/1472-6882-10-21.
24. Zanwar AA, Hegde MV, Bodhankar SL. Cardioprotective activity of flax lignan concentrate extracted from seeds of *Linum usitatissimum* in isoprenalin induced myocardial necrosis in Rats. IntToxicol 2011; 4: 90-7. doi.10.2478/v10102-011-0016-8.
25. Wang H, Wang J, Qiu C, Ye Y, Guo X, Chen G, et al. Comparison of phytochemical profiles and health benefits in fiber and oil flaxseeds *Linum usitatissimum*. Food Chem 2017; 214: 227-33. doi.10.1016/j.foodchem.2016.07.075.
26. Shim YY, Gui B, Wang Y, JT. Reaney M. Flaxseed *Linum usitatissimum*L. oil processing and selected products a review. Tends Food Sci Tech J 2015; 43: 162-77. doi. 10.1016/j.tifs.2015.03.001.
27. Qiu SX, Lu ZZ, Luyengi L, Lee SK, Pezzuto JM, Farnsworth NR, et al. Isolation and characterization of flaxseed *Linum usitatissimum*. Cons Pharm Biol 1999; 37: 1-7. doi.10.1076/phbi.37.1.1.632010.
28. Karamian R, Kamalnejad J. [Green synthesis of silver nanoparticles using aqueous seed extract of *cuminum cyminum* L. and evaluation of their biological activities]. J Ilam Uni Med Sci. 2019; 26: 128-41. (Persian) doi.10.29252/sjimu.26.5.128.
29. Mehrzadeh M, Valizadeh J, Ghasemi A. Characterization of effective parameters on the synthesized gold nanoparticles and investigating their antimicrobial activities using aqueous extract of *hibiscus sabdariffa* L. J Med Plant 2018; 16:107-22.
30. Azizianshermeh O, Valizadeh J, Noroozifar M, Qasemi A. [Investigating the antimicrobial activities of silver nanoparticles biosynthesized by aqueous extract of *sambucus ebulus* L.]. J Ilam Uni Med Sci 2016; 24: 92-107. (Persian) doi.10.18869/acadpub.sjimu.24.5.92.

Phytochemical Study and Comparison of Antioxidant Potential and Phenolic Content of Different Solvent Extract of Flaxseed (*Linum usitatissimum* L.) and Biosynthesis of Gold and Silver Nanoparticles using its Extract

Mirzajani R^{1*}, Kolahi M², Gorgian F¹

(Received: August 4, 2020)

Accepted: December 23, 2020)

Abstract

Introduction: Flaxseed (*Linum usitatissimum* L.) is a member of the Lamiaceae family used in nutrition, health, and industrial products. Flaxseed accumulates many biologically active compounds, including linolenic acid, linoleic acid, lignans, cyclic peptides, polysaccharides, alkaloids, and cyanogenic glycosides. Recent research suggests that flaxseed lowers cholesterol, stabilizes blood sugar, prevents osteoporosis, helps with weight loss, strengthens the immune system, and prevents cancer. This study aimed to investigate the phytochemical, antioxidant, and phenolic content of extracts of various flaxseed solvents and the biosynthesis of silver and gold nanoparticles using these extracts.

Materials & Methods: In order to evaluate the antioxidant power and phenolic content of flaxseeds, flaxseeds extract was extracted using three different solvents, namely ethyl acetate, dichloromethane, and normal hexane by the soxhlet method. Phytochemical tests were used to identify chemical compounds. Following that, for the synthesis of gold and silver nanoparticles, HAuCl_4 , $3\text{H}_2\text{O}$, and AgNO_3 salts, as well as dichloromethane extract were used in descending order. Moreover, the characterization of synthesized nanoparticles was performed by various techniques, including UltraViolet-Vis spectrophotometry. Furthermore, transmission electron microscopy and nanoparticle size analysis techniques were used to examine the size and distribution extent of nanoparticles.

Ethics code: EE/1400.3.02.4678 /scu.ac.ir

Findings: After extracting different extracts of flaxseed, various phytochemical tests

and different reagents were used to qualitatively identify the secondary metabolites in the extract. The results showed the presence of flavonoids, alkaloids, and steroids, as well as a lack of tannins and saponins. The highest and lowest phenolic compounds were related to the extract of dichloromethane and n-hexane of flaxseeds, respectively. The highest antioxidant properties for the extract were obtained from flaxseeds using dichloromethane solvent. After the synthesis of gold and silver nanoparticles, the colloidal solutions of the prepared nanoparticles became purple and yellow, respectively. The absorption spectra of the gold and silver nanoparticles showed maximum wavelengths of 525 and 420 nm, respectively, which indicated the characteristic wavelengths for these nanoparticles. Transmission electron microscopy studies showed that the synthesized gold and silver nanoparticles had a spherical shape with uniform distribution and mean diameters of 40 and 90 nm, respectively.

Discussion & Conclusions: The results revealed that the use of different solvents was effective for the extraction of total phenolic content. There was also a direct relationship between the amount of total phenol and the results of measuring the antioxidant capacity of the extracts. Moreover, gold and silver nanoparticles were easily prepared using flaxseeds extract.

Keywords: Extract, Flaxseed, Gold nanoparticles, *Linum usitatissimum* L, Nanotechnology, Natural antioxidant, Silver nanoparticles

1. Dept of Chemistry, Faculty of Sciences, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran

2. Dept of Biology, Faculty of Sciences, Shahid Chamran University of Ahvaz, Ahvaz, Iran

*Corresponding author Email: rmirzajani@scu.ac.ir