



Comparison of antioxidant properties and phenol-flavonoid content of *Boswellia thurifera* Roxb. and *Pistacia lentiscus* L. gum extracts prepared by different solvents

Mohammad Ali Zarei^{1*} and Narges Nourbakhsh²

1*. Corresponding author, Department of Biological Sciences, Faculty of Science, University of Kurdistan, Sanandaj, Iran,
Email: mazarei@uok.ac.ir

2. M.Sc student, Department of Biological Sciences, Faculty of Science, University of Kurdistan, Sanandaj, Iran

Received: March 2024

Revised: March 2025

Accepted: May 2025

Abstract

Background and Objectives: Antioxidants are a group of chemical compounds naturally present in many foods. These compounds help protect the body's cells and tissues from oxidative damage by neutralizing free radicals. The most important natural antioxidants are found in grains, vegetables, fruits, and spices. Frankincense (*Boswellia thurifera*) is a medicinal plant traditionally used in Arabic medicine to enhance memory. Mastic gum, derived from the shrub *Pistacia lentiscus*, possesses numerous medicinal properties and is considered a medicinal plant. The chemical compounds extracted from frankincense and mastic gums using various solvents may exhibit different antioxidant properties. Consequently, this research aimed to investigate the reducing power, as well as the phenolic and flavonoid contents, of frankincense and mastic extracts prepared using different solvents.

Methodology: Acetone, ethyl acetate, hexane, ethanol, methanol, and ether were selected as solvents for extracting frankincense and mastic gums using a rotary evaporator. The resulting extracts were analyzed to evaluate their reducing power, antioxidant activity, and free radical scavenging ability using the 2,2-diphenyl-1-picrylhydrazyl (DPPH) assay. Additionally, the total phenolic content was determined using the Folin–Ciocalteu method, and the total flavonoid content was measured using the aluminum chloride colorimetric method.

Results: In the experiments performed with extracts obtained using various solvents (acetone, hexane, ethyl acetate, methanol, ether, and ethanol), the lowest EC₅₀ value was observed in the hexane extract of frankincense (2.24 mg/mL), and the acetone extract of mastic (3.10 mg/mL), indicating the highest reducing power. Conversely, the highest EC₅₀ values—indicative of the lowest reducing power—were found in the hexane extracts of frankincense (64.75 mg/mL) and mastic (12.59 mg/mL).

Regarding total phenolic content, the ethanolic extract of frankincense had the highest value (0.2675 mg/mL), while the hexane extract had the lowest (0.0825 mg/mL). For mastic extracts, the acetone extract exhibited the highest phenolic content (0.261 mg/mL), and the methanolic extract showed the lowest (0.086 mg/mL).



Copyright: © 2025 by the authors. This is an open access, peer-reviewed article published by Research Institute of Forests and Rangelands (<http://ijmapr.areeo.ac.ir/>) and distributed under the terms of the Creative Commons Attribution License (<http://creativecommons.org/licenses/by/4.0>), which permits unrestricted use, distribution, and reproduction in any medium, provided the original author and source are credited.

As for total flavonoid content, the highest amounts were recorded in the ether extracts of mastic (0.133 mg/mL) and frankincense (0.161 mg/mL). The lowest flavonoid content was found in the methanolic extract of mastic (0.0185 mg/mL) and the ethanolic extract of frankincense (0.0435 mg/mL).

Conclusion: The findings of this study indicate that extracts of mastic and frankincense obtained using acetone, ethanol, methanol, ethyl acetate, hexane, and ether exhibited significant antioxidant activity. Among the frankincense extracts, the methanolic extract, with the highest EC₅₀ value, demonstrated the lowest antioxidant activity, while the hexane extract, with the lowest EC₅₀, had the highest antioxidant activity. Similarly, for mastic, the hexane extract showed the lowest antioxidant activity (highest EC₅₀), while the acetone extract exhibited the highest antioxidant activity (lowest EC₅₀).

Another objective of the study was to assess the phenolic and flavonoid content of mastic and frankincense extracts in different solvents. The highest phenolic content was found in the ethanolic extract of frankincense and the acetone extract of mastic, while the lowest was observed in the hexane extract of frankincense and the methanolic extract of mastic.

For flavonoids, the ether extracts of both mastic and frankincense gums contained the highest levels, whereas the methanolic extract of mastic and the ethanolic extract of frankincense contained the lowest. Given the strong correlation between phenolic and flavonoid content and antioxidant activity in frankincense and mastic, these plants can serve as valuable natural sources of antioxidants for human health and have potential applications as effective medicinal agents.

Keywords: Frankincense gum, Mastic gum, Phenol, Flavonoid, Antioxidant.

مقایسه خواص آنتیاکسیدانی و محتوای فنول - فلاونوئیدی عصاره صمغ کندر (*Boswellia thurifera Roxb.*) و صمغ مصطفکی (*Pistacia lentiscus L.*) به وسیله حلال‌های مختلف

محمد علی زارعی^{۱*} و نرگس نوربخش^۲

- ۱- نویسنده مسئول، دانشیار، گروه علوم زیستی دانشکده علوم، دانشگاه کردستان، سندج، ایران، پست‌الکترونیک: mazarei@uok.ac.ir
 ۲- دانشجوی کارشناسی ارشد، گروه علوم زیستی دانشکده علوم، دانشگاه کردستان، سندج، ایران

تاریخ پذیرش: اردیبهشت ۱۴۰۴

تاریخ اصلاح نهایی: اسفند ۱۴۰۳

تاریخ دریافت: فروردین ۱۴۰۳

چکیده

سابقه و هدف: آنتیاکسیدان‌ها گروهی از ترکیبات شیمیایی هستند که به صورت طبیعی در بسیاری از مواد غذایی وجود دارند. این ترکیبات با از بین بردن رادیکال‌های آزاد به سلول و بافت‌های بدن کمک می‌کنند تا از آسیب‌های اکسیداتیو جلوگیری کنند. مهمترین آنتیاکسیدان‌های طبیعی در غلات، سبزیجات، میوه‌ها و ادویه‌جات هستند. کندر با نام علمی (*Boswellia thurifera*) گیاهی دارویی است که از صمغ آن در طب سنتی عربی برای تقویت حافظه استفاده می‌شود. صمغ مصطفکی از درختچه‌ای به نام پسته مصطفکی (*Pistacia lentiscus*) تهیه می‌شود. این صمغ دارای خواص دارویی متعددی بوده، از این‌رو گیاه مصطفکی از جمله گیاهان دارویی محسوب می‌گردد. عصاره‌های استخراج شده از صمغ گیاه کندر و صمغ گیاه مصطفکی توسط حلال‌های مختلف ممکن است توانایی‌های متفاوتی از نظر احیاکنندگی داشته باشند. هدف از انجام این پژوهش، مقایسه خواص آنتیاکسیدانی و محتوای فنول - فلاونوئیدی عصاره صمغ کندر (*B. thurifera*) و عصاره صمغ مصطفکی (*P. lentiscus*) تهیه شده بوسیله حلال‌های مختلف است. با این رویکرد که حلال‌های مختلف قادر به استخراج درصدهای متفاوتی از مواد آنتیاکسیدانی موجود در صمغ کندر و صمغ مصطفکی هستند.

مواد و روش‌ها: حلال‌های استون، اتیل استات، هگزان، اتانول، متانول و اتر برای استخراج عصاره صمغ کندر و عصاره صمغ مصطفکی به روش ماسرسایون و به وسیله دستگاه روتاری اوپرатор انتخاب شدند. از عصاره‌های حاصل به منظور بررسی توان احیاکنندگی عصاره صمغ کندر و عصاره صمغ مصطفکی توسط حلال‌های مختلف و با استفاده از فعالیت آنتیاکسیدانی و مهار رادیکال آزاد ۲-۶-دی‌فنیل-۱-پیکریل هیدرازیل (DPPH) استفاده شد. میزان کل ترکیبات فنولی با روش فولین سیوکالجیو اندازه‌گیری شد و فلاونوئید تام با روش ایجاد رنگ کمپلکس آلمینیوم کلراید سنجش گردید.

نتایج: مطابق نتایج آزمایش‌های انجام شده بر روی عصاره‌های صمغ کندر و مصطفکی در غلظت‌های مختلف و با استفاده از حلال‌های (استون، هگزان، اتیل استات، متانول، اتر و اتانول)، کمترین مقدار EC₅₀ برای عصاره استونی کندر با (EC₅₀=۲/۲۴ mg.ml⁻¹) و عصاره استونی مصطفکی با (EC₅₀=۳/۱۰ mg.ml⁻¹) ثبت شد که طبق این نتایج دارای بیشترین قدرت احیاءکنندگی بودند. بیشترین مقدار EC₅₀ ثبت شده مربوط به عصاره هگزانی صمغ کندر با (EC₅₀=۶۴/۷۵ mg.ml⁻¹) و عصاره هگزانی مصطفکی با (EC₅₀=۱۲/۵۹ mg.ml⁻¹) بود که بر این مبنای دارای کمترین قدرت احیاءکنندگی بودند. عصاره اتانولی کندر حاوی بیشترین مقدار فنول تام (۱۰/۰ mg.ml⁻¹) و عصاره هگزانی آن حاوی کمترین مقدار فنول تام (۰/۸۲۵ mg.ml⁻¹) بود. عصاره استونی مصطفکی حاوی بیشترین مقدار فنول تام (۰/۰۰ mg.ml⁻¹) و عصاره متابولی آن حاوی کمترین مقدار فنول تام بود (۰/۰۰۸۶ mg.ml⁻¹). بیشترین مقدار فلاونوئید تام مربوط به عصاره اتری مصطفکی (۰/۰۱۳۳ mg.ml⁻¹) و عصاره اتری کندر (۰/۰۱۶۱ mg.ml⁻¹) و کمترین مقدار فلاونوئید تام مربوط به عصاره متابولی مصطفکی (۰/۰۰۱۸۵ mg.ml⁻¹) و عصاره اتانولی کندر (۰/۰۰۴۳۵ mg.ml⁻¹) بود.

نتیجه‌گیری: نتایج حاصل از این تحقیق نشان می‌دهد که عصاره استونی، اتانولی، اتیل استات، هگزانی و اتری مصطفکی و کندر به صورت قابل توجهی دارای اثرهای آنتیاکسیدانی بودند که در آزمایش‌های مربوط به کندر، عصاره متابولی کندر با بالاترین EC₅₀ کمترین توان آنتیاکسیدانی را داشت و عصاره هگزانی کندر با کمترین EC₅₀ دارای بیشترین توان آنتیاکسیدانی بود. در آزمایش‌های

مربوط به مصطلکی نیز عصاره مصطلکی هگزان با بیشترین مقدار EC₅₀ دارای کمترین توان آنتی اکسیدانی و عصاره استونی مصطلکی با کمترین مقدار EC₅₀ دارای بیشترین توان آنتی اکسیدانی بود. از اهداف دیگر این مطالعه، بررسی محتوای فنول و فلاونوئیدی عصاره‌های مصطلکی و کندر در حلال‌های مختلف بود که درصد فنول در عصاره اتانولی کندر و عصاره استونی مصطلکی دارای بیشترین مقدار و در عصاره هگزان کندر و عصاره متابولی مصطلکی دارای کمترین مقدار بود. در بررسی انجام شده برای مقدار فلاونوئید عصاره‌ها، بیشترین مقدار فلاونوئید برای عصاره اتری صمغ هردو گیاه مصطلکی و کندر بود و کمترین مقدار استخراج فلاونوئید مربوط به عصاره متابولی مصطلکی و عصاره اتانولی کندر بود. با توجه به رابطه میان محتوای فنول و فلاونوئید و خاصیت آنتی اکسیدانی، گیاه مصطلکی و گیاه کندر می‌توانند در تأمین آنتی اکسیدان‌های طبیعی بدن استفاده شوند. در نتیجه می‌توان از این خاصیت به عنوان منابع دارویی مفید استفاده کرد.

واژه‌های کلیدی: آنتی اکسیدان، فلاونوئید، فنول، صمغ کندر، صمغ مصطلکی

ایمنی از جمله آنها می‌باشد (Chevrier *et al.*, 2005). مصطلکی یک نوع صمغ طبیعی است که از درختچه پسته مصطلکی (*Pistacia lentisus*) به دست می‌آید و غنی از ترپنوهای و پلی‌فنول‌ها است (Quartu *et al.*, 2012, Park *et al.*, 2020, et al., 2020). این درختچه در کشورهای یونان، ترکیه و مناطقی از خاورمیانه و شمال آفریقا رشد می‌کند. در ایران نیز به طور گسترده در مناطق شمال‌غربی و جنوب‌غربی رشد می‌نماید (Rauf *et al.*, 2017). صمغ مصطلکی از درختچه‌ای به نام پسته مصطلکی (*Pistacia lentiscus*) تهیه می‌شود (Lee *et al.*, 2008). این صمغ دارای خواص دارویی متعددی بوده، از این‌رو گیاه مصطلکی از جمله گیاهان دارویی محسوب می‌گردد (Bozorgi *et al.*, 2013). از این گیاه در مصر باستان برای مومیایی کردن اجساد و خوشبو کردن محیط استفاده شده است (Wei *et al.*, 2022). محصول عمده این درخت صمغی است که در اثر خراش‌هایی که بر درخت وارد می‌کنند استخراج و در داروسازی از آن استفاده می‌شود (Kounatidis & Ligoxygakis, 2012) طبع گیاه مصطلکی گرم و خشک (Martincorena & Campbell, 2015) است (صفراوی) از جمله خواص درمانی مصطلکی می‌توان به درمان گرفتگی گوش، تقویت حافظه، تقویت قلب و اعصاب، درمان سرفه، رفع بوی بد دهان، تسکین درد مفاصل و شکستگی و خاصیت ضد سرطانی آن اشاره نمود (Spyridopoulou *et al.*, 2017).

صمغ مصطلکی به عنوان یک ماده فعال در تولید برخی از محصولات دارویی و بهداشتی-آرایشی نیز به کار می‌رود

مقدمه

کندر با نام علمی (*Boswellia thurifera*) گیاهی دارویی، از راسته افراسانان (Sapindales) بوده که در طب سنتی عربی از صمغ آن برای تقویت حافظه استفاده می‌شود. مهمترین ماده موجود در صمغ کندر بوسولیک اسید است که ماده‌ای فعال بوده و ساختار آن به استروئیدها شبیه می‌باشد و تأثیری مشابه مسکن دارد. از جمله مشتقات مختلف بوسولیک اسید می‌توان به بتا-بوسولیک اسید، ۱۱-کتو-بتا-بوسولیک اسید و استیل-۱۱-کتو-بتا-بوسولیک اسید اشاره نمود. بوسولیک اسید یک ضدالتهاب مؤثر است و ممکن است مانع از بین رفتگی غضروف شود. برخی مطالعات تشنان داده‌اند که حتی ممکن است در درمان برخی سرطان‌ها نیز مفید باشد. بوسولیک اسید اثر ضدتکثیری بر تومورها داشته و از تکثیر سلول‌های توموری جلوگیری می‌کند (Johnson & Moore, 2012). از صمغ کندر در زمان مصریان باستان برای درمان ترک پوستی استفاده شده است (Salter & Kimball, 2006)، همچنین در صنعت عطرسازی و تولید دارو (Tolera *et al.*, 2013)، برای درمان بیماری‌های التهابی مختلف مانند آرتربیت روماتوئید در چین (Chevrier *et al.*, 2005) و هند (Safayhi *et al.*, 1996) از این صمغ استفاده شده است. رزین‌های صمغ کندر حاوی مواد فعالی هستند که فعالیت ضد سرطانی (Ni *et al.*, 2012)، ضد میکروبی (Camarda *et al.*, 2007) (Camarda *et al.*, 2012)، ضد افسردگی (Moussaieff *et al.*, 2012) و اثرهای محافظتی کبد (Wang *et al.*, 2021) و اثرهای تعديل‌کننده سیستم

(2003). تا به امروز بیش از ۶۰۰۰ فلاونوئید در میان گونه‌های مختلف گیاهی گزارش شده‌اند که براساس ساختار شیمیایی آنها به زیرگروه‌های متعددی طبقه‌بندی می‌شوند. فلاونوئیدها ترکیبات پلی‌فنولی هستند که در گیاهان به عنوان متابولیت‌های ثانویه زیست فعال سنتر می‌شوند، انتقال اکسین و کاتابولیسم آن و محافظت در برابر اشعه ماوراء‌بنفس از مهمترین عملکردهای این مواد شیمیایی گیاهی می‌باشد (Nabavi *et al.*, 2020) دیگری مانند جذب گردهافشان‌ها، برهم‌کنش با ریزوسفر و محافظت در برابر پاتوژن‌های گیاهی (که احتمالاً بعداً تکامل یافته‌اند) هستند، همچنین دارای خواص محافظت‌کننده عصبی، محافظت‌کننده کبد و محافظت از قلب نیز می‌باشد (Scarano *et al.*, 2018). به نظر می‌رسد این ویژگی به دلیل خاصیت آنتی‌اکسیدانی قوی فلاونوئیدها و ظرفیت آنها برای از بین بردن گونه‌های فعال اکسیژن (ROS) است که اگر بیش از حد باشد، باعث آسیب اکسیداتیو سلولی می‌شود؛ بنابراین، میوه‌ها و سبزیجات غنی از فلاونوئید باید به رژیم غذایی اضافه شوند (Vicente & Boscaiu, 2018). فلاونوئیدها دارای توانایی ضد باکتری، ضد ویروسی، آنتی‌اکسیدانی (Panche, 2016)، ضد حساسیتی (Tapas *et al.*, 2013) (Batra, 2013) و ضد التهابی (Tapas *et al.*, 2008) هستند.

با توجه به اهمیت فراوان صمغ کندر و مصطفکی از نظر خواص آنتی‌اکسیدانی و محتوای فنل و فلاونوئیدی آنها، هدف از این پژوهش دستیابی به حلالی بود که قادر به استخراج بیشترین مقدار آنتی‌اکسیدان، فنل و فلاونوئید از عصاره صمغ کندر و عصاره صمغ مصطفکی باشد تا بتوان آن حلال را به عنوان مؤثرترین حال در استخراج انتخاب نمود.

مواد و روش‌ها

تهیه عصاره‌های گیاهی

صمغ‌های مصطفکی و کندر از عطاری «شفا» (یکی از عطاری‌های معتبر در شهر سنت‌دیج) تهیه و به آزمایشگاه بیوشیمی منتقل گردید. برای تهیه عصاره صمغ‌های مصطفکی و کندر، ۱۰ گرم پودر صمغ مورد نظر توزین و در ۱۰۰ میلی‌لیتر

(Fathiazad *et al.*, 2010) علت رنگ زرد صمغ مصطفکی، در واقع مربوط به محتويات شیمیایی آن است که در اثر اکسیداسیون این ترکیبات این تغییر رنگ اتفاق می‌افتد (Wang *et al.*, 2016). صمغ مصطفکی که یک رزین طبیعی است از تنه و شاخه‌های بوته مصطفکی با بریدن پوست با ابزار تیز ایجاد می‌شود. این صمغ در برش‌ها به صورت اشک ظاهر شده و به صورت قطراتی تراوش می‌کند (Dabos *et al.*, 2010). صمغ این درخت دارای خواص دارویی بسیاری بوده، از این‌رو جزو گیاهان مفید محسوب می‌شود (Wei *et al.*, 2022) و یکی از پرمصرف‌ترین گیاهان در فارماکولوژی سواحل شرقی مدیترانه است (Lev, 2006). صمغ مصطفکی، محافظت در برابر اختلالات دستگاه گوارش و عفونت‌های باکتریایی را فراهم می‌کند (Giaginis & Theocharis, 2011). در اردن برای مقابله با زردی استفاده می‌شود (Chen *et al.*, 2022). در الجزایر، آن را به عنوان عامل ضد میکروبی، آنتی‌اکسیدان، کاهش دهنده فشار خون و قند خون می‌شناسند (Missoun *et al.*, 2017). از دیگر خواص صمغ گیاه مصطفکی خواص ضد التهابی، ضد باکتری، ضد ویروسی و ضد قارچی، تقویت حافظه، درمان سرفه، تسکین درد مفاصل و شکستگی، رفع بوی بد دهان و درمان زخم روده می‌باشد (Lin *et al.*, 2022).

عموماً گیاهان حاوی سطوح بالایی از ترکیبات زیست فعال مانند فنول‌ها و فلاونوئیدها هستند که نه تنها بهبود گیاه را کنترل می‌کنند، بلکه دارای مزایای سلامتی قابل توجهی برای انسان هستند. فنول‌ها عملکردهای مختلفی در گیاهان دارند، از جمله محافظت در برابر گیاه‌خواران، علف‌ها و میکروب‌ها و پایداری مکانیکی و نیز باعث بهبود پذیرش گیاه در موقعیت‌های استرس‌زا ناشی از تغییرات محیطی مرتبط می‌شوند (Alotaibi & Abd-Elgawad, 2023). فنول‌های گیاهی در میوه‌ها و سبزیجات موجود می‌باشد، آنها مسئول رنگ میوه‌های قرمز، آب میوه‌ها و بستر قهوه‌ای شدن آنزیمی هستند و در خواص طعم‌دهنده‌ها نقش دارند (Cheynier, 2012). آنتی‌اکسیدان‌ها موجب حفاظت در برابر بیماری‌های قلبی و عروقی و سرطان می‌شود (López-Vélez *et al.*, 2008).

سنجدش فعالیت آنتی اکسیدانی عصاره های گیاهی برای بررسی فعالیت آنتی اکسیدانی و مهار رادیکال آزاد DPPH، از روش فو استفاده شد (Fu et al., 2014). سنجش ها در میکروپلیت های ۹۶ چاهکی و در حجم کل 1 ml ۲۰۰ و با استفاده از دستگاه میکروپلیت خوان به ترتیب زیر انجام شد. ابتدا $100\text{ }\mu\text{l}$ از محلول DPPH با غلظت M 1 / ml حل شده در متانول، به چاهک ها افزوده شد و بعد مقدار $100\text{ }\mu\text{l}$ از غلظت های مختلف عصاره حل شده در متانول به آن اضافه گردید. مخلوط حاصل به مدت ۳۰ دقیقه در دمای 25°C درجه سانتی گراد انکوبه شد. از محلول DPPH به عنوان کنترل منفی استفاده گردید. بعد از اتمام انکوباسیون، جذب در طول موج 492 nm نانومتر اندازه گیری شد. از اسید آسکوربیک به عنوان کنترل مثبت استفاده گردید. پس از پایان سنجش، جذب پلیت خالی از جذب چاهک های متناظر ش کسر شده و بعد با تفریق جذب چاهک بلانک از جذب چاهک آزمایش، جذب نهایی محاسبه و با استفاده از رابطه زیر درصد فعالیت آنتی اکسیدانی محاسبه شد.

حلال مورد نظر درون یک ظرف شیشه ای حل گردید، این محلول به مدت ۷۲ ساعت و روزی دو بار هم زده شد تا مواد تهنشین شود، پس از گذشت این زمان محلول از کاغذ صافی عبور داده شد تا رسوب آن گرفته شود. سپس با استفاده از دستگاه روتاری اوایپوراتور مایع صاف شده مورد نظر تغليظ گردید. با توجه به نقطه جوش حلال مورد نظر، دمای دستگاه روتاری اوایپوراتور در نقطه جوش آن حلال تنظیم گردید و فرایند تغليظ شدن در مدت ۶۰ دقیقه و چرخش 50° دور در دقیقه انجام شد. پس از رسیدن به غلظت مناسب، دستگاه خاموش و مواد مورد نظر به ظرف شیشه ساعت منتقل شدند و در زیر هود به مدت ۲۴ ساعت در دمای آزمایشگاه قرار داده شدند تا خشک شوند. سپس مواد خشک شده به کمک تیغ فولادی از روی شیشه ساعت برداشت شده و به میکروتیوب منتقل شدند، میکروتیوب های حاوی عصاره در فریزر دمای -20°C درجه سانتی گراد نگهداری شدند. تمام مرافق بالا برای تهیه عصاره دو صمع کندر و مصطکی توسط شش حلال اتر، استون، اتانول، اتیل استات، متانول و هگران به روش بالا تکرار شد.

$$\text{درصد فعالیت آنتی اکسیدانی} = \frac{\text{جذب کنترل منفی}}{\text{جذب عصاره - جذب کنترل منفی}} \times 100$$

کوئرستین با غلظت $100\text{ }\mu\text{l}$ میکروگرم بر میلی لیتر تهیه شد. سپس غلظت های دیگر از آن به دست آمد. براساس یک نمودار کالیبراسیون کوئرستین، با به دست آوردن رابطه خط و قرار دادن جذب عصاره در آن، مقدار فلاونوئید تام عصاره ارزیابی شد. آزمایش ها ۳ بار تکرار شدند و میانگین این تکرارها گزارش شد. اساس این روش، رنگ ایجاد شده توسط کمپلکس اسیدی آلومینیوم کلراید با گروه هیدروکسیل فلاونوئیدها است که در صورت وجود فلاونوئید در عصاره این کمپلکس ایجاد می شود و بیشترین جذب را در طول موج 415 nm نانومتر دارد.

تعیین مقدار فنول عصاره های گیاهی میزان کل ترکیبات فنولی با روش فولین سیوکالچیو و مطابق

سنجدش محتوی فلاونوئیدی عصاره های گیاهی فلاونوئید تام با روش ایجاد رنگ کمپلکس آلومینیوم کلراید و مطابق شیوه نامه چانگ - یانگ با کمی تغییرات اندازه گیری شد (Chang et al., 2002). طبق این روش، محلول $1\text{ / ۰}\text{ میلی گرم}$ بر میلی لیتر از عصاره هریک از اندام های هوایی دو گیاه تهیه شد. 0.5 میلی لیتر از نمونه در $1/5\text{ میلی لیتر}$ متانول حل گردید. سپس $1/0\text{ میلی لیتر}$ کلراید آلومینیوم 10 درصد ، $1/1\text{ میلی لیتر}$ استات پتاسیم 1 مولار و $2/8\text{ میلی لیتر}$ آب مقطر به آن اضافه شد و به مدت 30 دقیقه در دمای اتاق قرار گرفت و جذب مخلوط در 415 nm قرائت شد. از کوئرستین به عنوان رسم منحنی استاندارد استفاده شد و نتایج براساس برابر میلی گرم کوئرستین در گرم عصاره بیان گردید. بدین صورت که ابتدا یک محلول از

که به عنوان کنترل مثبت در این پژوهش مورد استفاده قرار گرفت، در چند غلظت مختلف مختلط انجام شد. با استفاده از نرم افزار اکسل میزان درصد احیاء معرف توسط آسید آسکوربیک محاسبه گردید. برای ارزیابی و مقایسه توان احیاکنندگی ترکیبات مختلف می‌توان از شاخصی به نام EC₅₀ استفاده نمود که مخفف (Half maximal effective concentration) یا «غلظت با تأثیر نیمه حداکثری» است و به طور دقیق‌تر می‌توان گفت این شاخص، معیاری از توان و اثر زیستی یک ماده فعال است، اما برای بیان کمی این توان محققان غلظتی از ماده مورد نظر را بیان می‌کنند که پنجاه درصد از اثر حداکثری آن را نشان دهد و به این ترتیب قابل مقایسه با ترکیبات مشابه باشد. در اینجا این شاخص برای مقایسه توان آنتی‌اکسیدانی ترکیبات مورد مطالعه مورد استفاده قرار گرفته است. برای تعیین این شاخص، ابتدا نمودار درصد احیاء DPPH علیه لگاریتم غلظت‌های مختلف اسید آسکوربیک رسم شد و مقدار EC₅₀ از روی رابطه خط نمودار محاسبه گردید. نتیجه محاسبات و مقدار میانگین غلظت اسید آسکوربیک (۲۷/۴۲ میکروگرم در میلی‌لیتر) در جدول ۱ آمده است.

شیوه‌نامه Shahidi و Naczk (۱۹۹۵) با کمی تغییرات اندازه‌گیری شد. یک میلی‌گرم از عصاره هریک از اندام‌های هوایی گیاه در ۱۰ میلی‌لیتر متانول حل شد تا غلظت ۱۰۰ ppm حاصل شود. فرaksیون‌های سه‌گانه ۰/۵ میلی‌لیتر در لوله آزمایش ریخته شد، سپس ۰/۵ میلی‌لیتر معرف فولین سیوکالچیو به لوله‌ها اضافه و به مدت ۲ دقیقه هم‌زده شد. آنگاه ۱۰ میلی‌لیتر محلول سدیم کربنات ۷ درصد اضافه گردید. جذب پس از ۱۵ دقیقه انکوباسیون نمونه‌ها در دمای ۴۵ درجه سانتیگراد، توسط دستگاه اسپکتروفوتومتر در ۷۶۵ نانومتر اندازه‌گیری شد. آزمایش‌ها برای عصاره و استاندارد سه بار تکرار شدند. برای رسم منحنی استاندارد اسید گالیک، محلول پایه‌ای از این غلظت، غلظت ۱۰۰ میلی‌گرم بر میلی‌لیتر تهیه شد، سپس از این غلظت، رقت‌های مختلف بر حسب میلی‌گرم بر میلی‌لیتر تهیه گردید. پس از طی این مراحل، جذب نمونه‌ها قرائت شد. براساس یک نمودار کالیبراسیون اسید گالیک، با به دست آوردن رابطه خطی منحنی استاندارد و قرار دادن جذب عصاره در آن، مقدار فنول تام عصاره اندازه‌گیری شد.

نتایج

تعیین درصد احیاء DPPH در مقابل غلظت‌های مختلف اسید آسکوربیک سنجش اثر آنتی‌اکسیدانی DPPH بر اسید آسکوربیک

جدول ۱- غلظت با تأثیر نیمه حداکثری (EC₅₀) برای اسید آسکوربیک در تست‌های مختلف

Table 1. Half maximal effective concentration (EC₅₀) for ascorbic acid in different tests

Test No.	1	2	3	4	5	6	7	8	9	Mean±SD
EC ₅₀ ($\mu\text{g.mL}^{-1}$)	27.20	25.12	22.02	22.39	23.99	35.48	33.88	38.95	17.78	27.42±7

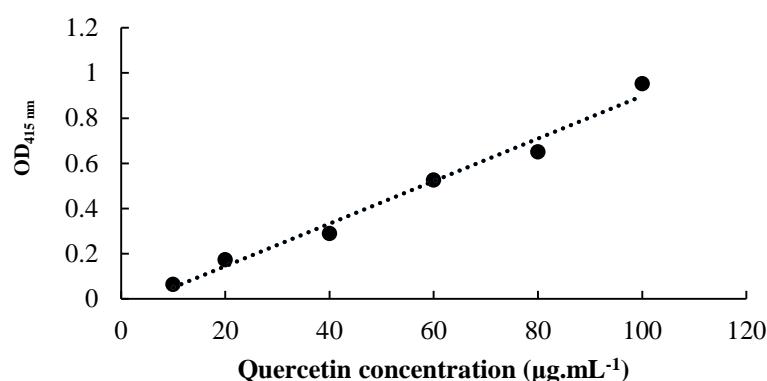
درصد احیاء DPPH در غلظت‌های مختلف عصاره‌های کندر و مصطفکی برای هریک از حلال‌ها استفاده شد (جدول ۲). کمترین مقدار برای هر دو عصاره کندر و مصطفکی مربوط به عصاره استخراج شده توسط استن می‌باشد که می‌تواند نشان‌دهنده مقدار بیشتر ترکیبات آنتی‌اکسیدان استخراج شده توسط این حلال باشد.

تعیین درصد احیاء DPPH توسط عصاره‌های کندر و مصطفکی استخراج شده به وسیله حلال‌های مختلف سنجش اثر آنتی‌اکسیدانی عصاره‌های کندر و مصطفکی بر معرف DPPH در چند غلظت مختلف انجام شد. با استفاده از نرم افزار اکسل میزان درصد آنتی‌اکسیدانی عصاره کندر و مصطفکی محاسبه گردید. برای تعیین EC₅₀ ابتدا از نمودار

جدول ۲- اثر آنتی اکسیدانی عصاره های مختلف کندر و مصطفی بر معرف DPPH (غاظت با تأثیر نیمه حداکثری (EC_{50} , mg.ml⁻¹) برای عصاره ها)

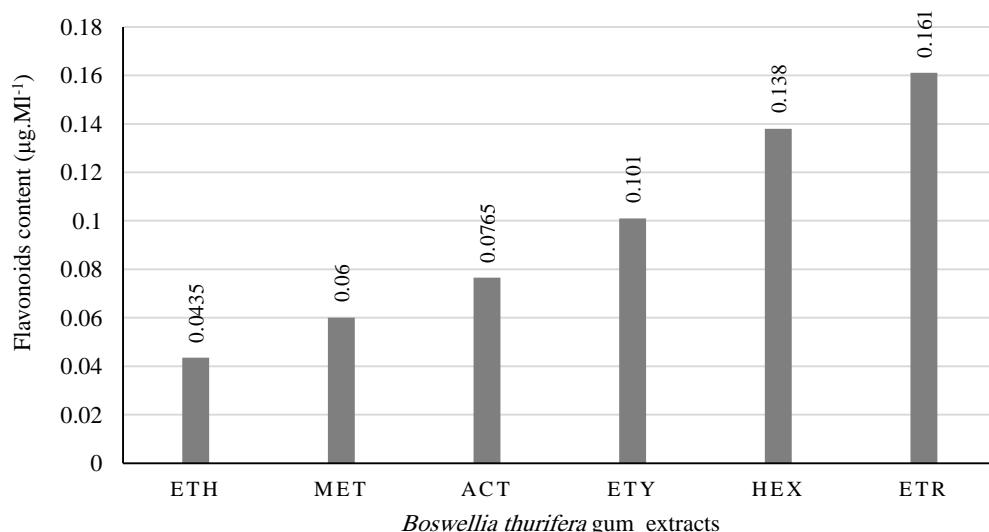
Table 2. Antioxidant effect of different frankincense and mastic extracts on DPPH (Half maximal effective concentration (EC_{50} , mg.ml⁻¹) for extracts)

	Hexane	Ethere	Ethanol	Methanol	Ethylacetate	Aceton
Frankincense	64.57	11.75	7.08	4.37	2.82	2.24
Mastic	12.59	6.31	5.01	5.50	3.80	3.10



شکل ۱- منحنی استاندارد تغییرات جذب نوری در مقابل غلظت های مختلف کوئرستین در طول موج ۴۱۵ نانومتر

Figure 1. Standard curve of optical absorption changes versus different quercetin concentrations at wavelength of 420 nm

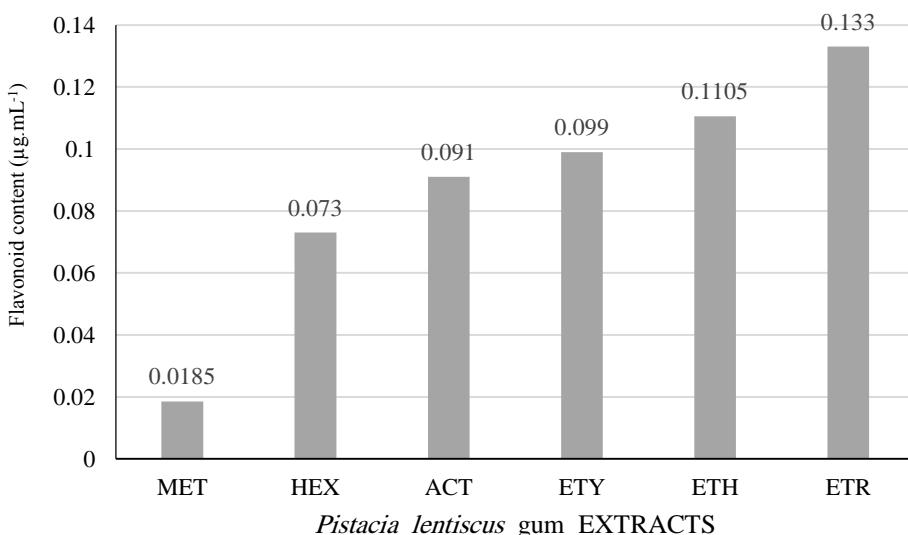


شکل ۲- محتوی فلاونوئید عصاره های مختلف صمغ کندر

Figure 2. Flavonoids content of different *Boswellia thurifera* gum extracts
ETH: ethanol, MET: methanol, ACT: acetone, ETY: ethyl acetate, HEX: hexane, and ETR: ether.

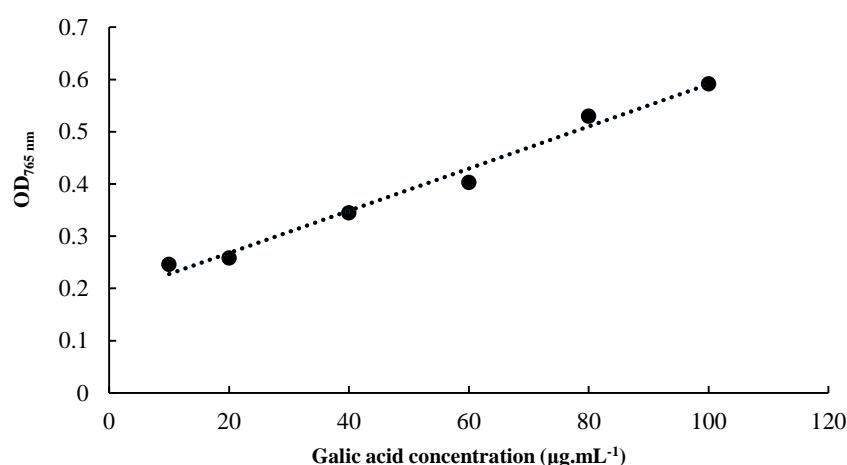
همین آزمایش بر روی عصاره‌ها و قراردادن میزان جذب عصاره‌های مختلف در رابطه خط منحنی استاندارد، مقدار فلاونوئید تام نمونه‌های مورد مطالعه در این پژوهش محاسبه شد (شکل ۲ و ۳). در مورد هر دو عصاره کندر و مصطفکی بیشترین مقدار فلاونوئید توسط حلال اتر استخراج شده است.

تعیین مقادیر فلاونوئید استخراج شده توسط حلال‌های مختلف از کندر و مصطفکی ابتدا منحنی استاندارد برای محلول کوئرستین به عنوان یک فلاونوئید خالص (شکل ۱) مطابق شیوه‌نامه چانگ-یانگ با کمی تغییرات تهیه شد (Chang *et al.*, 2002). آنگاه با انجام



شکل ۳- محتوی فلاونوئید عصاره‌های مختلف صمغ مصطفکی

Figure 3. Flavonoids content of different *Pistacia lentiscus* gum extracts
ETH: ethanol, MET: methanol, ACT: acetone, ETY: ethyl acetate, HEX: hexane, and ETR: ether.

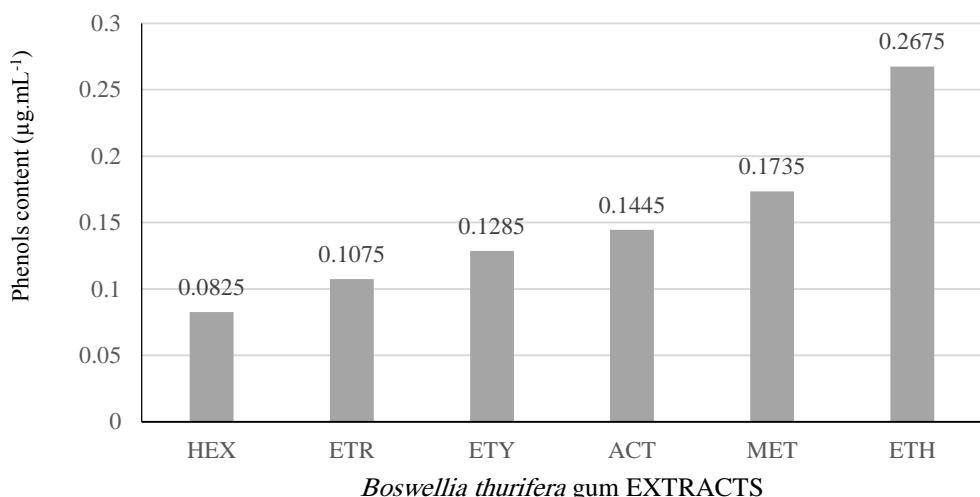


شکل ۴- منحنی استاندارد تغییرات جذب نوری در مقابل غلاظت‌های مختلف اسید گالیک در طول موج ۷۶۵ نانومتر

Figure 4. Standard curve of optical absorption changes versus different gallic acid concentrations at wavelength of 765 nm

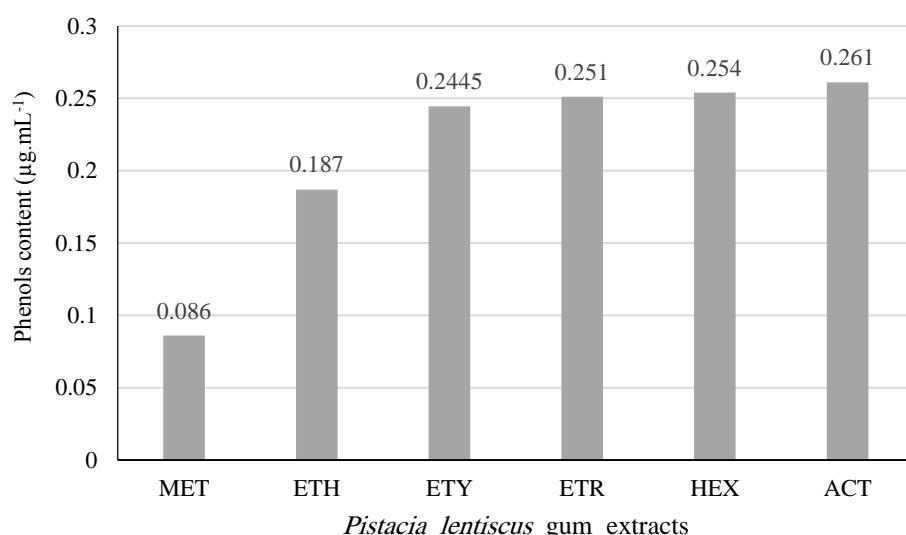
اسید گالیک (شکل ۴) محاسبه شد (شکل های ۵ و ۶). در اینجا ملاحظه می شود که بیشترین استخراج فنول از عصاره صمغ کندر توسط حلال اتانول و بیشترین استخراج فنول از عصاره صمغ مصطفکی توسط حلال استن انجام شده است.

تعیین مقادیر فنول استخراج شده توسط حلال های مختلف از کندر و مصطفکی مقدار فنول تام عصاره های مختلف بدست آمده از صمغ گیاهان کندر و مصطفکی بر مبنای مقایسه با نمودار استاندارد



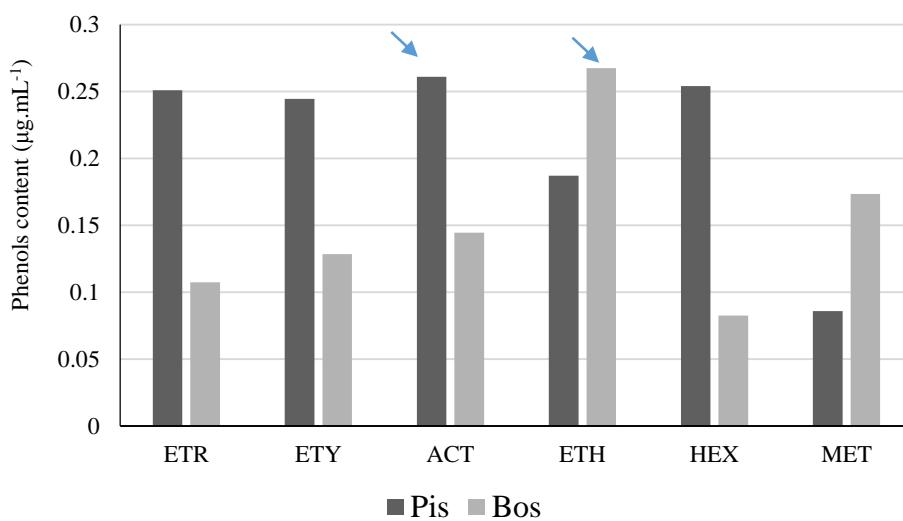
شکل ۵- محتوی فنول عصاره های مختلف صمغ کندر

Figure 5. Phenols content of different *Boswellia thurifera* gum extracts
ETH: ethanol, MET: methanol, ACT: acetone, ETY: ethyl acetate, HEX: hexane, and ETR: ether.



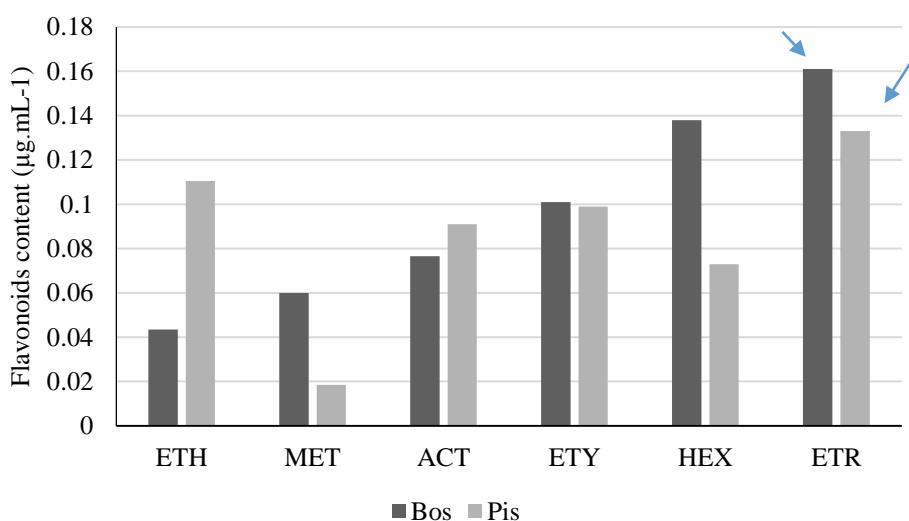
شکل ۶- محتوی فنول عصاره های مختلف صمغ مصطفکی

Figure 6. Phenols content of different *Pistacia lentiscus* gum extracts
ETH: ethanol, MET: methanol, ACT: acetone, ETY: ethyl acetate, HEX: hexane, and ETR: ether.



شکل ۷- محتوی فنول عصاره‌های مختلف صمغ‌های کندر و مصطفکی

Figure 7. Phenols content of different *Boswellia thurifera* or *Pistacia lentiscus* gum extracts
ETH: ethanol, MET: methanol, ACT: acetone, ETY: ethyl acetate, HEX: hexane, and ETR: ether.



شکل ۸- محتوی فلاونوئید عصاره‌های مختلف صمغ‌های کندر و مصطفکی

Figure 8. Flavonoids content of different *Boswellia thurifera* or *Pistacia lentiscus* gum extracts
ETH: ethanol, MET: methanol, ACT: acetone, ETY: ethyl acetate, HEX: hexane, and ETR: ether.

این رویکرد که حلال‌های مختلف قادر به استخراج درصدهای متفاوتی از مواد آنتی‌اکسیدانی موجود در صمغ کندر و صمغ مصطفکی بود. در همین راستا، Liu و همکارانش (۲۰۲۰) ترکیبات شیمیایی مختلف صمغ مصطفکی را بررسی کردند، نتایج این پژوهش نشان داد که بیشترین درصد احیای DPPH

بحث

هدف از انجام این پژوهش، مقایسه خواص آنتی‌اکسیدانی و محتوای فنول- فلاونوئیدی عصاره صمغ کندر *Boswellia thurifera* و عصاره صمغ مصطفکی *Pistacia Rox. lentiscus L.* تهیه شده به وسیله حلال‌های مختلف بود. با

میکروگرم بر میلی لیتر و کمترین مقدار فنول برای عصاره هگزان با مقدار ۰/۰۸۲۵ میکروگرم بر میلی لیتر بود. پس می توان نتیجه گرفت که استون بیشترین مقدار فنول را از صمغ مصطکی استخراج می نماید، در حالی که اتانول بیشترین مقدار فنول را از صمغ کندر استخراج می کند (شکل ۷).

در سنجش مقدار فلاونوئید تام برای عصاره مصطکی، بیشترین مقدار مربوط به عصاره اتری با مقدار ۰/۱۳۳ میکروگرم بر میلی لیتر و کمترین مقدار مربوط به عصاره متابولی با مقدار ۰/۰۱۸۵ میکروگرم بر میلی لیتر بود. در سنجش مربوط به محاسبه فلاونوئید استاندارد عصاره کندر، بیشترین مقدار فلاونوئید مربوط به عصاره اتری با مقدار ۰/۱۶۱ میکروگرم بر میلی لیتر و کمترین مقدار مربوط به عصاره اتانولی با مقدار ۰/۰۴۳۵ میکروگرم بر میلی لیتر بود. بنابراین در اینجا یک حلال یعنی اتر بیشترین مقدار فلاونوئید را از صمغ هر دو گیاه استخراج می نماید (شکل ۸).

Soulaidopoulos و همکاران (۲۰۲۲) احتمال اثرهای صمغ مصطکی بر سلامت انسان را مطالعه و تأیید کردند. Fathiazad و همکاران (۲۰۱۰) عصاره متابولی چند گیاه بومی مازندران را از نظر میزان فلاونوئید و فنول مورد بررسی قرار دادند. در این مطالعه آنان نشان دادند که ارتباط مناسبی بین فعالیت آنتی اکسیدانی و ترکیبات فنولی و فلاونوئید وجود دارد.

نتایج حاصل از این تحقیق نشان می دهد که عصاره استونی، اتانولی، متابولی، اتیل استات، هگزانی و اتری مصطکی و کندر به صورت قابل توجهی دارای اثرهای آنتی اکسیدانی بودند که در آزمایش های مربوط به کندر، عصاره هگزانی کندر با بالاترین EC₅₀ کمترین توان آنتی اکسیدانی را داشت و عصاره استونی کندر با کمترین EC₅₀ دارای بیشترین توان آنتی اکسیدانی بود. در آزمایش های مربوط به مصطکی نیز عصاره هگزانی با بیشترین مقدار EC₅₀ دارای کمترین توان آنتی اکسیدانی و عصاره استونی مصطکی با کمترین مقدار EC₅₀ دارای بیشترین توان آنتی اکسیدانی بود. بنابراین، براساس نتایج ذکر شده ضمن تأکید بر ماهیت آبدوست آنتی اکسیدان های موجود در صمغ های کندر و مصطکی،

برای عصاره استونی مصطکی با ۳/۱۰ میلی گرم بر میلی لیتر و کمترین مقدار درصد احیای DPPH مربوط به عصاره هگزانی مصطکی با EC₅₀ ۱۲/۵۹ میلی گرم بر میلی لیتر بود. در سنجش عصاره های کندر بیشترین مقدار درصد احیای DPPH برای عصاره استونی کندر با EC₅₀ ۲/۲۴ میلی گرم بر میلی لیتر و کمترین درصد احیای DPPH مربوط به عصاره هگزانی آن با مقدار ۶۴/۷۵ میلی گرم بر میلی لیتر بود (جدول ۲). نکته جالب اینجاست که اثر حلال برای دو عصاره مورد مطالعه کاملاً مرتبط است، بدین معنی که عصاره استخراج شده توسط حلال استن از صمغ کندر و صمغ مصطکی، کمترین قدرت EC₅₀ (یعنی بیشترین قدرت احیا کنندگی) را از خود نشان می دهد، به همین ترتیب عصاره استخراج شده توسط حلال هگزان، چه از صمغ مصطکی و چه از صمغ کندر بالاترین مقدار EC₅₀ یعنی کمترین قدرت احیا کنندگی را از خود نشان می دهد. بنابراین، می توان نتیجه گرفت که ماده احیا کننده استخراج شده از صمغ هر دو گیاه دارای ماهیت آبدوست و چربی گریز است. Pachi و همکارانش (۲۰۲۰) کاربردهای سنتی، فیتوشیمی و فارماکولوژی صمغ مصطکی را مطالعه کردند، مطابق نتایج کارهای آنان خواص مفید صمغ مصطکی در درمان اختلالات گوارشی، بهبود زخم، التهابات پوستی، کاهش چربی پلاسمای قند خون و مراقبت از دهان به تری ترین ها و ترکیبات فرار نسبت داده می شود. با این حال، به دلیل پیچیدگی شیمیایی رزین و فقدان استانداردهای تجاری برای ترکیبات اصلی آن، شکاف قابل توجهی در ادبیات مربوط به ارزیابی بیولوژیکی اجزای جدا شده صمغ مصطکی وجود دارد. بنابراین، تحقیقات آینده باید بر توسعه تکنیک های استخراج، جداسازی و تجزیه کارآمد تمرکز کند تا ظرفیت کامل دارویی صمغ مصطکی را آشکار کند.

در مورد مقدار فنول تام برای عصاره مصطکی بالاترین مقدار مربوط به عصاره استون با مقدار ۰/۲۶۱ میکروگرم بر میلی لیتر و کمترین مقدار مربوط به عصاره متابولی با مقدار ۰/۰۸۶ میلی گرم بر میلی لیتر بود. برای عصاره کندر بیشترین مقدار فنول مربوط به عصاره اتانولی با مقدار ۰/۲۶۷۵

میان محتوای فنول و فلاونوئید و خاصیت آنتیاکسیدانی، گیاه مصطفکی و گیاه کندر می‌توانند در تأمین آنتیاکسیدان‌های طبیعی بدن استفاده شوند، در نتیجه می‌توان از این خاصیت به عنوان منابع دارویی مفید استفاده کرد.

سپاسگزاری

نویسنده‌گان از معاونت‌های آموزشی و تحصیلات تکمیلی و معاون پژوهشی دانشگاه کردستان به‌دلیل تأمین گران‌پایان‌نامه و پژوهشی که منبع مالی این پژوهش بوده‌اند، تشکر و قدردانی می‌نمایند.

می‌توان استن را به عنوان حلال انتخابی برای استخراج آنتیاکسیدان‌های موجود در هر دو صمغ کندر و مصطفکی پیشنهاد نمود.

در صد فنول در عصاره اتانولی کندر و عصاره استونی مصطفکی دارای بیشترین مقدار و در عصاره هگزانی کندر و عصاره متانولی مصطفکی دارای کمترین مقدار بود. در بررسی انجام شده برای مقدار فلاونوئید عصاره‌ها، بیشترین مقدار فلاونوئید برای عصاره اتری صمغ هر دو گیاه مصطفکی و کندر بود و کمترین مقدار استخراج فلاونوئید مربوط به عصاره متانولی مصطفکی و عصاره اتانولی کندر بود. با توجه به رابطه

References

- Alotaibi, M.O. and Abd-Elgawad, M.E., 2023. Soil structure influences proteins, phenols, and flavonoids of varied medicinal plants in Al Jubail, KSA. Saudi Journal of Biological Sciences, 30(3): 103567. <https://doi.org/10.1016/j.sjbs.2023.103567>
- Batra, P., and Sharma, A.K., 2013. Anti-cancer potential of flavonoids: recent trends and future perspectives. Biotechnology, 3: 439-459. <https://doi.org/10.1007/s13205-013-0117-5>
- Bozorgi, M., Memariani, Z., Mobli, M., Surmaghi, M.S., Shams-Ardekani, M.R. and Rahimi, R.F., 2013. A review of their traditional uses, phytochemistry, and pharmacology. Science World Journal, 20: 1-33. <https://doi.org/10.1002/edm2.504>
- Camarda, L., Dayton, T., Di Stefano, V., Pitonzo, R. and Schillaci, D., 2007. Chemical composition and antimicrobial activity of some oleogum resin essential oils from *Boswellia* spp. (Burseraceae). Annali di Chimica: Journal of Analytical, Environmental and Cultural Heritage Chemistry, 97(9): 837-844. <https://doi.org/10.1002/adic.200790068>
- Chang, C.C.; Yang, M.H.; Wen, H.M. and Chern, J.C., 2002. Estimation of total flavonoid content in propolis by two complementary colometric methods, Journal of Food and Drug Analysis, 10(3): 3-10. <https://doi.org/10.38212/2224-6614.2748>
- Chen, Y., Zheng, W., Xu, S., Tebaldi, G. and Su, Y.M., 2022. Characteristics of mineral fillers and their effects on mastic fracture resistance at intermediate temperature 20°C. Construction and Building Materials, 323: 126568. <https://doi.org/10.1016/j.conbuildmat.2022.126568>
- Chevrier, M.R., Ryan, A.E., Lee, D.Y.W., Zhongze, M., Wu-Yan, Z. and Via, C.S., 2005. *Boswellia carterii* extract inhibits TH1 cytokines and promotes TH2 cytokines in vitro. Clinical and Vaccine Immunology, 12(5): 575-580. <https://doi.org/10.1128/CDLI.12.5.575-580.2005>
- Cheynier, V., 2012. Phenolic compounds: from plants to foods. Phytochemistry reviews, 11(2-3): 153-177. <http://dx.doi.org/10.1007/s11101-012-9242-8>
- Dabos, K.J., Sfika, E., Vlatta, L.J. and Giannikopoulos, G., 2010. The effect of mastic gum on *Helicobacter pylori*: a randomized pilot study. Phytomedicine, 17(3-4): 296-299. <https://doi.org/10.1016/j.phymed.2009.09.010>
- Fathiazad, F., Ahmadi-Ashtiani, H.R., Rezazadeh, S.H., Jamshidi, M., Mazandarani, M. and Khaki, A., 2010. Study on phenolics and antioxidant activity of some selected plant of Mazandaran Province. Journal of Medicinal Plants, 9(34): 177-182.
- Fu, R., Zhang, Y., Guo, Y. and Chen, F., 2014. Antioxidant and tyrosinase inhibition activities of the ethanol-insoluble fraction of water extract of *Sapium sebiferum* (L.) Roxb. Leaves. South African Journal of Botany, 93: 98-104. <https://doi.org/10.1016/j.sajb.2014.04.003>
- Giaginis, C. and Theocharis, S., 2011. Current evidence on the anticancer potential of Chios mastic gum. Nutrition and cancer, 63(8): 1174-1184.

- <https://doi.org/10.1080/01635581.2011.607546>
- Johnson, G. and Moore, S.W., 2012. Why has butyrylcholinesterase been retained? Structural and functional diversification in a duplicated gene. *Neurochemistry international*, 61(5): 783-797.
 - Kounatidis, I. and Ligoxygakis, P., 2012. Drosophila as a model system to unravel the layers of innate immunity to infection. *Open Biology*, 2(5):120075. <https://doi.org/10.1098/rsob.120075>
 - Lee, M.R., Duan, W. and Tan, S.L., 2008. Protein kinase C isoforms as potential therapeutic targets in immune disorders. *Expert opinion on therapeutic targets*, 12(5): 535-552. <https://doi.org/10.1517/14728222.12.5.535>
 - Lev, E., 2006. Ethno-diversity within current ethnopharmacology as part of Israeli traditional medicine—A review. *Journal of Ethnobiology and ethnomedicine*, 2: 1-12. <https://doi.org/10.1186/1746-4269-2-4>
 - Lin, J., Guo, Z., Hong, B., Xu, J., Fan, Z., Lu, G. and Oeser, M., 2022. Using recycled waste glass fiber reinforced polymer (GFRP) as filler to improve the performance of asphalt mastics. *Journal of Cleaner Production*, 336: 130357. <https://doi.org/10.1016/j.jclepro.2022.130357>
 - Liu, W., Chen, L., Wang, Z.G., Cui, H., and Yuan, T., 2020. Study on chemical constituents from Mastic (*Pistacia lentiscus*). *China Journal of Chinese Materia Medica*, 45(13): 3169-3174. <https://doi.org/10.19540/j.cnki.cjcm.20200403.201>
 - López-Vélez, M., Martínez-Martínez, F. and Del Valle-Ribes, C., 2003. The study of phenolic compounds as natural antioxidants in wine. *Critical Review Food Science and Nutrition*, 43(3):233-44. <https://doi.org/10.1080/10408690390826509>
 - Martincorena, I. and Campbell, P.J., 2015. Somatic mutation in cancer and normal cells. *Science*, 349(6255): 1483-1489. <https://doi.org/10.1126/science.aab4082>
 - Missoun, F., Bouabedelli, F., Benhamimed, E., Baghdad, A. and Djebli, N., 2017. Phytochemical study and antibacterial activity of different extracts of *Pistacia lentiscus* L collected from Dahra Region West of Algeria. *Journal of Fundamental and Applied Sciences*, 9(2): 669-684. <http://dx.doi.org/10.4314/jfas.v9i2.4>
 - Moussaieff, A., Gross, M., Nesher, E., Tikhonov, T., Yadid, G., and Pinhasov, A., 2012. Incensole acetate reduces depressive-like behavior and modulates hippocampal BDNF and CRF expression of submissive animals. *Journal of psychopharmacology*, 26(12): 1584-1593. <http://doi.org/10.1177/0269881112458729>
 - Nabavi, S.M., Šamec, D., Tomczyk, M., Milella, L., Russo, D., Habtemariam, S. and Shirooe, S., 2020. Flavonoid biosynthetic pathways in plants: Versatile targets for metabolic engineering. *Biotechnology advances*, 38: 107316. <https://doi.org/10.1016/j.biotechadv.2018.11.00>
 - Ni, X., Suhail, M.M., Yang, Q., Cao, A., Fung, K.M., Postier, R.G. and Lin, H.K., 2012. Frankincense essential oil prepared from hydrodistillation of *Boswellia sacra* gum resins induces human pancreatic cancer cell death in cultures and in a xenograft murine model. *BMC Complementary and Alternative Medicine*, 12(1): 1-14. <https://doi.org/10.1186/1472-6882-12-253>
 - Pachi, V.K., Mikropoulou, E.V., Gkiouvetidis, P., Siafakas, K., Argyropoulou, A., Angelis, A. and Halabalaki, M., 2020. Traditional uses, phytochemistry and pharmacology of Chios mastic gum (*Pistacia lentiscus* var. Chia, Anacardiaceae): A review. *Journal of ethnopharmacology*, 254: 112485. <https://doi.org/10.1016/j.jep.2019.112485>
 - Panche, A.N., Diwan, A.D., and Chandra, S.R., 2016. Flavonoids: an overview. *Journal of nutritional science*, 5: e47. <https://doi.org/10.1017/jns.2016.41>
 - Park, D., Goh, C.J., Lee, J.S., Sebastiani, F. and Hahn, Y., 2020. Identification of *Pistacia*-associated flexivirus 1, a putative mycovirus of the family Gammaplexiviridae, in the mastic tree (*Pistacia lentiscus*) transcriptome. *Acta virologica*, 64(1): 28-35. <https://doi.org/10.4149/av-2020-104>
 - Quartu, M., Serra, M.P., Boi, M., Pillolla, G., Melis, T., Poddighe, L., Del Facco, M., Falconieri, D., Carta, G., Murru, E., Cordeddu, L., Piras, A., Collu, M. and Banni, S., 2012. Effect of acute administration of *Pistacia lentiscus* L. essential oil on rat cerebral cortex following transient bilateral common carotid artery occlusion. *Lipids in health and disease*, 11: 8. <https://doi.org/10.1186/1476-511X-11-8>
 - Rauf, A., Patel, S., Uddin, G., Siddiqui, B.S., Ahmad, B., Muhammad, N. and Hadda, T.B., 2017. Phytochemical, ethnomedicinal uses and pharmacological profile of the genus *Pistacia*. *Biomedicine and Pharmacotherapy*, 86: 393-404. <https://doi.org/10.1016/j.biopha.2016.12.017>
 - Safayhi, H., Sailer, E.R. and Ammon, H.P.T., 1996. 5-Lipoxygenase inhibition by acetyl-11-keto- β -boswellic acid (AKBA) by a novel mechanism. *Phytomedicine*, 3(1): 71-72. [https://doi.org/10.1016/S0944-7113\(96\)80013-4](https://doi.org/10.1016/S0944-7113(96)80013-4)
 - Salter, S.A. and Kimball, A.B., 2006. Striae gravidarum. *Clinics in Dermatology*, 24(2): 97-100. <https://doi.org/10.1016/j.clindermatol.2005.10.008>
 - Scarano, A., Chieppa, M. and Santino, A., 2018.

- Looking at flavonoid biodiversity in horticultural crops: A colored mine with nutritional benefits. Plants, 7(4): 98. <https://doi.org/10.3390/plants7040098>
- Shahidi, F. and Naczk, M., 1995. Food phenolics. Technomic Pub. Co. 432p.
 - Soulaidopoulos, S., Tsiofka, A., Chrysohou, C., Lazarou, E., Aznaouridis, K., Doundoulakis, I. and Lazaros, G., 2022. Overview of Chios mastic gum (*Pistacia lentiscus*) effects on human health. Nutrients, 14(3): 590. <https://doi.org/10.3390/nu14030590>
 - Spyridopoulou, K., Tiptiri-Kourpeti, A., Lampri, E., Fitsiou, E., Vasileiadis, S., Vamvakias, M. and Chlichlia, K., 2017. Dietary mastic oil extracted from *Pistacia lentiscus* var. chia suppresses tumor growth in experimental colon cancer models. Scientific reports, 7(1): 3782. <https://doi.org/10.1038/s41598-017-03971-8>
 - Tapas, A.R., Sakarkar, D.M. and Kakde, R.B., 2008. Flavonoids as nutraceuticals: a review. Tropical journal of Pharmaceutical research, 7(3): 1089-1099. <http://dx.doi.org/10.4314/tjpr.v7i3.14693>
 - Tolera, M., Sass-Klaassen, U., Eshete, A., Bongers, F. and Sterck, F.J., 2013. Frankincense tree recruitment failed over the past half century. Forest Ecology and Management, 304: 65-72. <https://doi.org/10.1016/j.foreco.2013.04.036>
 - Vicente, O. and Boscaiu, M., 2018. Flavonoids: Antioxidant compounds for plant defence and for a healthy human diet. Notulae Botanicae Horti Agrobotanici Cluj-Napoca, 46(1): 14-21. <http://dx.doi.org/10.15835/nbha46110992>
 - Wang, X., Ren, J., GU, X., Li, N., Tian, Z. and Chen, H., 2021. Investigation of the adhesive and cohesive properties of asphalt, mastic, and mortar in porous asphalt mixtures. Construction and Building Materials, 276: 122255. <http://dx.doi.org/10.1016/j.conbuildmat.2021.122255>
 - Wang, Y.G., Ma, Q.G., Tian, J., Ren, J., Wang, A.G., Ji, T.F. and Su, Y.L., 2016. Hepatoprotective triterpenes from the gum resin of *Boswellia carterii*. Fitoterapia, 109: 266-273. <https://doi.org/10.1016/j.fitote.2015.12.018>
 - Wei, Z., Jia, Y., Wang, S., Zhou, Z., Zhang, Z., Wang, X. and Gao, Y., 2022. Influence of iron tailing filler on rheological behavior of asphalt mastic. Construction and Building Materials, 352: 129047. <http://dx.doi.org/10.1016/j.conbuildmat.2022.129047>