

انتخاب روش بهینه استخراج مایع سلومیک توتیای دریایی (*Echinometra mathaei*) خلیج فارس و شناسایی برخی رنگدانه‌های نفتاکینونی آن

سولماز سلیمانی^۱، مرتضی یوسف‌زادی^{۱*}، سهیلا معین^۲ و نرگس امراللهی بیوکی^۱

^۱ بندرعباس، دانشگاه هرمزگان، دانشکده علوم و فنون دریایی، گروه زیست‌شناسی دریا

^۲ بندرعباس، دانشگاه علوم پزشکی هرمزگان، مرکز تحقیقات پزشکی مولکولی

^۳ بندرعباس، دانشگاه علوم پزشکی هرمزگان، دانشکده پزشکی، گروه بیوشیمی

تاریخ پذیرش: ۹۴/۴/۳۰

تاریخ دریافت: ۹۴/۲/۹

چکیده

حفره بدن توتیای دریایی با مایع سلومیک پر شده که محیط مایع بدن را تشکیل می‌دهد. رنگدانه نفتاکینون موجود در مایع سلومیک توتیا، دارای خواص زیستی متعددی از جمله خاصیت ضدباکتریایی، ضدجلبکی و ضداکسیدانی می‌باشد. هدف از مطالعه حاضر، یافتن بهترین روش استخراج مایع سلومیک و استخراج سلول‌های آزاد و سلوموسیت‌لیزات از مایع سلومیک توتیای دریایی گونه *Echinometra mathaei* شناسایی و سنجش کمی و کیفی رنگدانه‌های نفتاکینونی می‌باشد. استخراج مایع سلومیک با چهار روش مختلف انجام شد. کمیت ترکیبات نفتاکینونی هر چهار روش نیز به کمک روش طیف‌سنجی محاسبه و سپس کیفیت آن‌ها با استفاده از کروماتوگرافی مایع با طیف‌سنجی جرمی (LC-MS) ارزیابی گردید. نتایج نشان داد که بهترین روش استخراج مایع سلومیک، استفاده از روش بافره است، که می‌توان آن را برای سنجش فعالیت‌های زیستی به کاربرد. هم‌چنین، نتایج حاصل از شناسایی کمی و کیفی رنگدانه‌های موجود در سلول‌های آزاد و سلوموسیت‌لیزات نشان داد که بیش‌ترین رنگدانه‌ها از نظر کمی، به ترتیب، اسپینوکروم A (CL=۱۲/۶، CF=۱۳/۱)، B (CL=۱۱/۲، CF=۱۱/۲)، C (CL=۱۰، CF=۹/۴) و اکتینوکروم A (CL=۶/۹، CF=۷/۱) می‌باشند که نتایج حاصل از کروماتوگرافی مایع با طیف‌سنجی جرمی نیز این یافته‌ها را تأیید کرد.

واژه‌های کلیدی: مایع سلومیک، سلوموسیت‌لیزات (Coelomocyte Lysate)، سلول‌های آزاد مایع سلومیک (Coelomic Fluid)، رنگدانه‌های نفتاکینونی، *Echinometra mathaei*

* نویسنده مسئول، تلفن: ۰۹۱۲۱۸۸۶۱۳۹، پست الکترونیکی: Morteza110110@gmail.com

مقدمه

که هریک دارای نقش‌های کلیدی در اکوسیستم‌های دریایی می‌باشند (۵).

خارپوستان دارای اهمیت اقتصادی، تغذیه‌ای-دارویی و بوم‌شناختی می‌باشند (۱). بیش از یک قرن است که توتیاهای دریایی به‌عنوان ارگانسیم مدل برای تحقیقات علمی به کار می‌روند. این موجودات به‌طور قابل‌توجهی در بخش‌های علمی مختلف از فرایندهای بیولوژیک، مانند تنظیم بیان ژن، جنین‌شناسی مولکولی، بیولوژی لقاح،

توتیاهای دریایی به شاخه خارپوستان (Echinodermata) از بی‌مهرگان دریایی تعلق دارند (۱۷). آن‌ها از موجودات بااهمیت اجتماعات کف دریا هستند (۲) که از منطقه جزرومدی تا اعماق زیاد اقیانوس‌ها گسترش یافته‌اند (۱۳) و دارای پنج رده شامل: لاله‌وشان (Crinoidea)، ستاره‌سانان (Asteroidea)، مارسانان (Ophiuroidea)، خارداران (Echinoidea) و خیارسانان (Holothuroidea) هستند (۱)

(۷)، خاصیت سیتوتوکسیک (به علت وجود فاگوسیتوزها) (۱۳) و همچنین خاصیت آنتی‌باکتریال در برابر هر دو نوع باکتری گرم مثبت و گرم منفی می‌باشند. هم‌چنین براساس گزارشات متعدد اکینوکروم A نقش قابل‌توجهی را در ظهور پاسخ ایمنی در توتیای دریایی بازی می‌کند (۱۴).

لیدر و گلاسر (۱۹۳۸) برای اولین بار رنگدانه کینوئید (اسپینوکروم A) را در خار توتیای دریایی (*Paracentrotus lividus*) شناسایی کردند (۹) و از آن زمان به بعد، حدود ۳۰ نوع رنگدانه کینوئید از گونه‌های مختلف توتیای دریایی استخراج شد (۱۷). هم‌چنین گزارشاتی در خصوص وجود محدود رنگدانه‌ها، در بخش‌های دیگر بدن آن‌ها مانند مایع سلومیک، تخم، تخمدان‌ها و دیگر ارگان‌ها ارائه شده است (۴). رنگدانه‌های پلی‌هیدروکسیلات ۱ و ۴ نفتاکینون (PHNQ) موجود در مایع سلومیک توتیای دریایی، خواص زیستی متعددی از جمله خاصیت آنتی‌باکتریال، ضدجلبک، ضدبیماری‌های قلبی و آنتی‌اکسیدانی را نشان می‌دهند (۱۷). در حالت کلی، به سلول‌های گویچه‌قرمز، آمبوسیت و به سلول‌های گویچه‌کوچک، گرانولوسیت گفته می‌شود. این سلول‌های کوچک، حاوی اکینوکروم A با خاصیت آنتی‌باکتریال هستند (۱۳).

هدف از مطالعه حاضر، یافتن بهترین روش استخراج سلول‌های آزاد و سلوموسیت‌لیزات مایع سلومیک توتیای دریایی گونه *Echinometra mathaei*، شناسایی و سنجش کمی و کیفی رنگدانه‌های نفتاکینونی آن‌ها می‌باشد.

مواد و روشها

توتیاهای دریایی گونه *Echinometra mathaei* (شکل ۱) در فروردین‌ماه ۱۳۹۳ از ناحیه بین‌جزرمدی ساحل پارک زیتون جزیره قشم واقع در خلیج فارس جمع‌آوری گردید (شکل ۲). توتیاهای دریایی در آب‌دریا با حفظ شرایط بیولوژیک و به‌صورت زنده به آزمایشگاه زیست‌شناسی دانشگاه هرمزگان منتقل شدند.

بیولوژی سلولی، بیولوژی تکاملی، ژنتیک جمعیت و سم‌شناسی مورد استفاده قرار می‌گیرند. در مقایسه با سایر ارگانسیم‌های مدل بی‌مه‌ره، مثل کرم‌ها (*Caenorhabditis elegans*)، شباهت تاکسونومی توتیای دریایی به مه‌ره‌داران از جمله انسان بسیار قابل‌توجه است (۶).

حفره بدن خارداران با مایع سلومیک پر شده که محیط مایع بدن را تشکیل می‌دهد و سلوموسیت‌ها در آن به‌صورت معلق حضور دارند، هم‌چنین این مایع، ارگان‌های داخلی بدن را در برمی‌گیرد. ترکیب مایع سلومیک شبیه به آب دریاست و محتوی پروتئین، نمک‌های محلول و دیگر مواد معدنی است (۱۳). واکنش‌های ایمنی این موجودات در مقابل میکروارگانسیم‌های بیماری‌زا، به‌صورت بروز سلول‌های ایمنی و فاکتورهای هومورال در مایع سلومیک می‌باشد (۵). در چنین مواقعی مایع سلومیک، پاسخ‌های غیرمستقیمی به زخم، عفونت‌های میکروبی، انعقاد، کپسوله کردن و فاگوسیتوز می‌دهد (۱۳).

سه دسته از سلوموسیت‌ها در مایع سلومیک توتیای دریایی مشاهده شده است (۱۳) که شامل ۷۶ درصد آمبوسیت‌ها (*amoebocytes*)، ۱۲ درصد سلول‌های ارتعاشی (*vibratile cells*) و ۱۲ درصد گویچه‌های کوچک قرمز و بی‌رنگ (*red and uncoloured spherulocytes*) می‌باشد. گزارشاتی در خصوص عملکردهای ایمنی آمبوسیت‌ها و گویچه‌های بی‌رنگ وجود دارد. آمبوسیت‌ها و گویچه‌های کوچک، عمده سلوموسیت‌ها را تشکیل می‌دهند. به نظر می‌رسد که آن‌ها در مقابل بسیاری از پاسخ‌های ایمونولوژی از جمله فاگوسیتوز، سمیت سلولی، فعالیت آنتی‌باکتریال، واکنش‌های التهابی، فعالیت آنزیم پروفونولوکسیداز و جفت کردن واکنش‌ها مسئولیت دارند (۵). براساس نتایج مطالعات مختلف، می‌توان خواص زیستی گویچه‌های قرمز را به اکینوکروم‌های A موجود در آن نسبت داد (۱۴). رنگدانه‌ها دارای خواص زیستی متعدد از جمله خاصیت آنتی‌اکسیدانی، به‌خصوص توانایی مهار رادیکال‌های آزاد

داخل ظروف استریل ریخته و بلافاصله در یخچال نگه‌داری شد.

روش اول: استخراج مایع سلومیک بدون استفاده از محلول ایزواسموتیک و ضد انعقاد (۱۶).

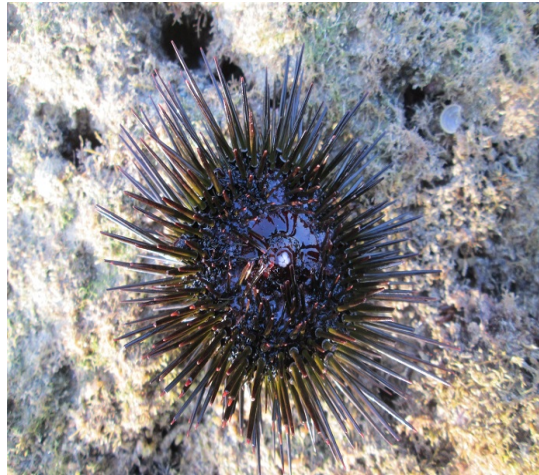
روش دوم: استخراج مایع سلومیک با استفاده از محلول ایزواسموتیک و ضدانعقاد ۰/۰۵ مولار تریس، ۰/۱۵ مولار سدیم کلرید، پی‌اچ برابر با ۸ با نسبت ۱:۲ (۱۵).

روش سوم: استخراج مایع سلومیک با استفاده از محلول ایزواسموتیک و ضدانعقاد (ISO-EDTA) ۲۰ میلی‌مولار تریس، ۰/۱۵ مولار سدیم کلرید، ۷۰ میلی‌مولار EDTA-Na، پی‌اچ برابر با ۷/۵ با نسبت ۱:۲ (۵).

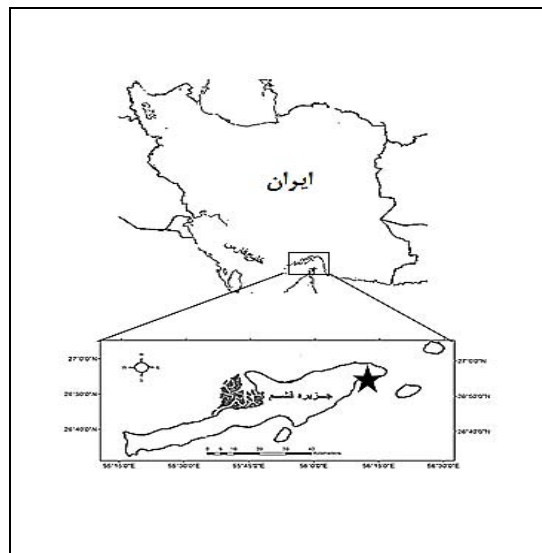
روش چهارم: استخراج مایع سلومیک با استفاده از محلول ایزواسموتیک و ضدانعقاد (ISO-EDTA) ۲۰ میلی‌مولار تریس، ۰/۱۵ مولار سدیم کلرید، ۷۰ میلی‌مولار EDTA-Na، پی‌اچ برابر با ۷/۵ و به صورت بافره، که در آن تنها یک بار سرنگ از بافر پر و خالی و یک میلی‌لیتر بافر نیز در ظرف محتوی مایع سلومیک ریخته شد.

مایع سلومیک بلافاصله پس از استخراج با چهار روش، به مدت ۱۰ دقیقه (با دور ۴۰۰۰ در دقیقه و در ۴ درجه سانتی‌گراد) سانتریفیوژ و دو فاز (مایع و جامد) تشکیل شد، پس از آن فاز مایع، که در واقع سلول‌های آزاد مایع-سلومیک (CF) هستند از سلوموسیت‌ها (فاز جامد ته‌نشین شده) جدا و در دمای ۲۰- درجه سانتی‌گراد نگهداری شد (۵). فاز جامد ته‌نشین شده (پلیت) در مرحله استخراج سلول‌های آزاد مایع سلومیک که محتوی سلوموسیت می‌باشد، در بافر مربوط به هر روش استخراج، حل شد (پلیت روش اول، در آب دریا فیلتر شده حل شد) و برای ۴ دقیقه در معرض سونیکت در دمای صفر درجه (یک ضربه در ثانیه) قرار گرفت. در این مرحله، سلول‌های درون فاز جامد (پلیت) شکسته شد و محتویات آن‌ها به خارج از سلول ریخته و سپس در دور ۱۲۰۰۰ در دقیقه برای ۲۰ دقیقه در

نمونه‌های جمع‌آوری شده جهت شناسایی، به ظروف پلاستیکی محتوی فرمالین ۱۰ درصد منتقل گردید. سپس نمونه‌ها در آزمایشگاه با استفاده از لوپ مورد بررسی و شناسایی قرار گرفتند. سپس مشاهدات حاصل با کلید شناسایی منطقه‌ای مطابقت داده شد (۱۱، ۱۰).



شکل ۱- توتیای دریایی، گونه مورد مطالعه *Echinometra mathaei*



شکل ۲- نقشه مکان نمونه‌برداری که با ستاره سیاه مشخص شده است. برای استخراج مایع سلومیک از توتیای دریایی، ابتدا مایع-سلومیک ۳۰ سلومیک توتیای دریایی، پس از برش غشای پریتومیال با استفاده از سرنگ ظرفیت با سوزن شماره ۱۸، با ۴ روش مختلف به شرح زیر جمع‌آوری و جداسازی گردید و در

اسپینوکروم A ($\epsilon = 3311$) در طول موج ۵۲۰ نانومتر، اسپینوکروم B ($\epsilon = 4898$) در طول موج ۴۸۰ نانومتر، اسپینوکروم C ($\epsilon = 5888$) در طول موج ۴۶۳ نانومتر، اکینو کروم A ($\epsilon = 7413$) در طول موج ۴۹۰ نانومتر و کمیت هر یک از رنگدانه‌ها از طریق فرمول زیر محاسبه گردید (۷).

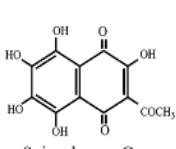
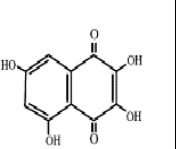
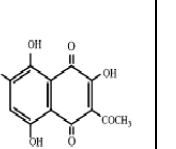
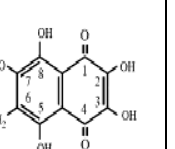
$$A = \epsilon cl$$

A میزان نور جذب شده توسط محلول، ϵ ضریب خاموشی مولی (مول بر لیتر بر سانتی‌متر)، c غلظت ماده مورد نظر (مول بر لیتر)، l مسافتی که نور طی می‌کند (قطر کووت، ۱ سانتی‌متر).

۴ درجه سانتی‌گراد سانتریفیوژ شد. در این مرحله نیز دو فاز (مایع و جامد) تشکیل شد. فاز مایع که حاوی محتویات دورن سلول‌ها که همان سلوموسیت‌لیزات (CL) هستند جدا و در دمای ۲۰- درجه سانتی‌گراد نگهداری شد. فاز جامد در این مرحله نیز حاوی سلول‌های شکسته شده می‌باشد که هیچ استفاده دیگری ندارد و دور ریخته شد (۵، ۱۶).

شناسایی رنگدانه‌های نفتاکینونی CF و CL، با استفاده از روش طیف‌سنجی و به کمک دستگاه اسپکتروفوتومتری انجام شد. هم‌چنین میزان هر یک از رنگدانه‌ها از طریق ضریب‌خاموشی مولی مربوط به آن (جدول ۱) مانند،

جدول ۱- ساختار شیمیایی، وزن مولکولی و طول موج بالاترین جذب رنگدانه‌های عمده نفتاکینون در توتیای دریایی ارغوانی (۷)

ساختار شیمیایی رنگدانه‌ها	وزن مولکولی	طول موج بالاترین جذب (نانومتر)
 Spinochrome C	۲۸۰/۰۲	۴۶۳ ۲۸۵
 Spinochrome B	۲۲۲/۰۲	۴۸۰ ۳۸۵ ۳۲۳
 Spinochrome A	۲۶۴/۰۳	۵۲۰ ۳۱۷
 Echinochrome A	۲۶۶/۰۴	۴۹۰ ۳۴۳

جدول ۲- نتایج به دست آمده از استخراج مایع سلومیک در روش‌های مختلف آزمایش

روش اول	روش دوم	روش سوم	روش چهارم
منعقد شد	اندکی منعقد شد (رگه رگه)	منعقد نشد ولی رقیق بود	منعقد نشد و تقریباً غلظتی برابر با روش اول داشت

نتایج

با مقایسه خصوصیات ظاهری توتیای دریایی با کلیدهای شناسایی منطقه‌ای، گونه *Echinometra mathaei* برای نمونه توتیای دریایی مورد آزمایش در این مطالعه تشخیص داده شد.

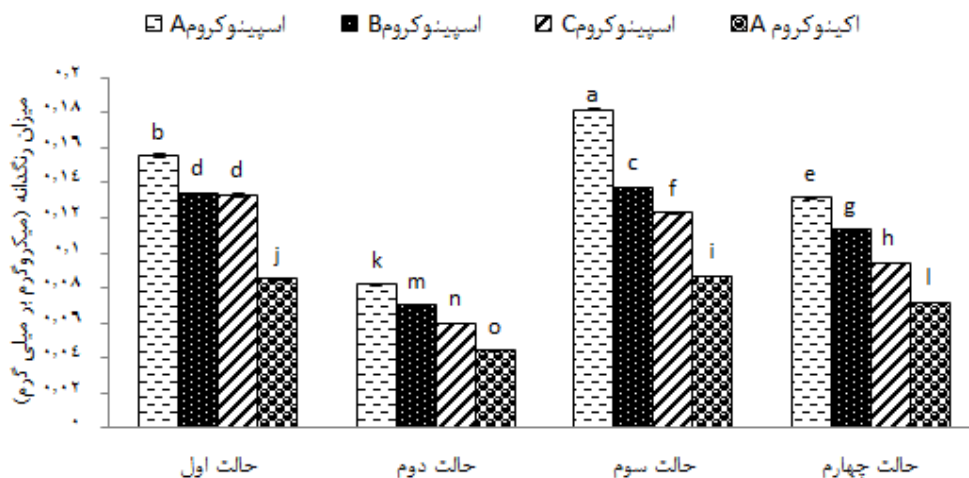
نتایج حاصل از استخراج ۴۰ میلی‌لیتر مایع سلومیک توتیای- دریایی *E. mathaei* به صورت بافره نشان داد که از این میزان، به ترتیب، ۶۸/۶۲ میلی‌گرم بر میلی‌لیتر سلول‌های

بعد از اندازه‌گیری میزان رنگدانه‌ها و شناسایی مقدماتی توسط کروماتوگرافی مایع با عملکرد بالا، به منظور تایید وجود رنگدانه‌ها از روش کروماتوگرافی مایع با طیف‌سنجی جرمی استفاده گردید. تجزیه و تحلیل آماری با استفاده از نرم‌افزارهای Excel ۲۰۱۰ و SPSS ۱۹ انجام شد. برای تعیین تفاوت معنی‌داری بین میانگین‌ها از آزمون تجزیه واریانس یک طرفه (در سطح ۹۵ درصد) و آزمون دانکن استفاده گردید.

نشان می‌دهد، که روش سوم به دلیل استفاده از حجم بیش‌تر بافر (نسبت ۱:۲) نسبت به روش چهارم (یک میلی-لیتر) رقیق‌تر بود. همان‌طور که از نتایج جدول ۲ مشخص است بهترین روش استخراج، استفاده از روش بافره است. میزان رنگدانه‌های موجود در CF و CL در هر یک از حالات استخراج مایع سلومیک نیز به ترتیب در نمودار ۱ و ۲ نشان داده شده است.

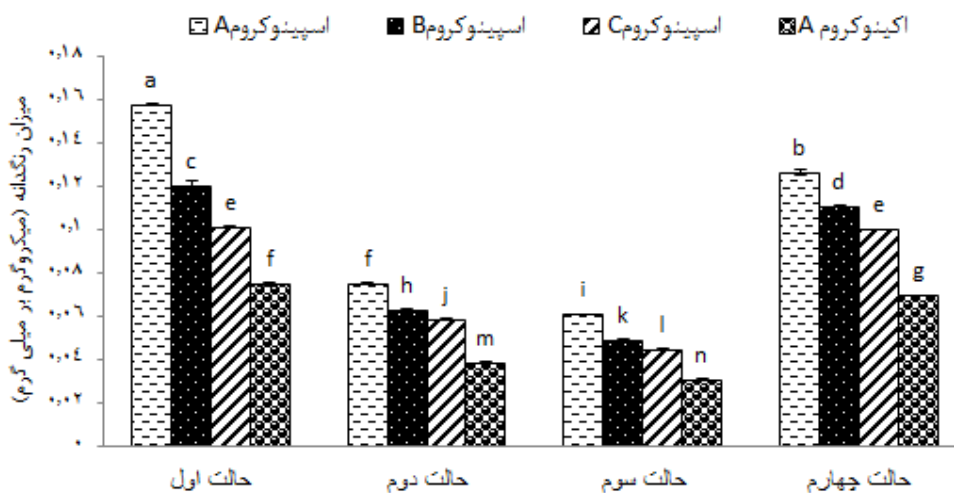
آزاد مایع سلومیک (CF) و ۱۴/۳۳ میلی‌گرم بر میلی‌لیتر سلوموسیت‌لیزات (CL) استخراج شد.

نتایج حاصل از استخراج مایع سلومیک در روش‌های مختلف نشان داد که مایع سلومیک، در روش اول و دوم منعقد شد. اما این انعقاد در روش دوم کم‌تر و تنها به صورت رگه‌هایی مشاهده گردید. درحالی که در مایع سلومیک استخراج‌شده با روش‌های سوم و چهارم انعقادی مشاهده نشد. غلظت نهایی آن‌ها، تفاوت این دو روش را



نمودار ۱- میزان رنگدانه‌های سلول‌های آزاد مایع سلومیک (CF) استخراج‌شده با روش‌های مختلف از مایع سلومیک (میکروگرم بر میلی‌لیتر)

حروف غیر مشابه بیانگر اختلاف معنی‌دار در سطح احتمال $P \leq 0.05$ است.



نمودار ۲- میزان رنگدانه‌های سلوموسیت‌های (CL) استخراج‌شده با حالات مختلف از مایع سلومیک (میکروگرم بر میلی‌لیتر)

حروف غیر مشابه بیانگر اختلاف معنی‌دار در سطح احتمال $P \leq 0/05$ است.

روش اول و کم‌ترین آن در روش سوم اندازه‌گیری شد. هم‌چنین، CL حاصل از روش اول دارای بیش‌ترین میزان اسپینوکروم C است در صورتی‌که کم‌ترین میزان رنگدانه اسپینوکروم C در روش سوم دیده می‌شود. براساس نتایج، روش چهارم نیز دارای میزان قابل ملاحظه‌ای اسپینوکروم C می‌باشد که در مقایسه با روش اول تفاوت معنی‌داری وجود ندارد.

نتایج حاصل در مورد استخراج رنگدانه اکینوکرورم A نشان داد که بیش‌ترین میزان این نوع رنگدانه در CL استخراج‌شده از روش اول و کم‌ترین میزان آن در روش سوم وجود دارد. براساس نتایج در روش کلی، میزان رنگدانه‌های استخراجی از مایع سلومیک در روش‌های مختلف دارای تفاوت معنی‌داری هستند ($P \leq 0/05$) (نمودار ۲).

میزان درصد هریک از رنگدانه‌ها در CL و CF حاصل از چهار روش استخراج مایع سلومیک، در حجمی برابر با ۱ میلی‌لیتر، در جدول ۳ نشان داده شده است.

جدول ۳- درصد رنگدانه‌ها در CL و CF روش‌های مختلف استخراج مایع سلومیک در یک میلی‌لیتر

اسپینوکروم A	اسپینوکروم B	اسپینوکروم C	اکینوکرورم A	
۱۵/۵	۱۳/۳	۱۳/۲	۸/۴	CF روش اول
۱۵/۷	۱۲/۰	۱۰/۱	۷/۵	CL روش اول
۸/۱	۶/۹	۵/۹	۴/۴	CF روش دوم
۷/۵	۶/۳	۵/۸	۳/۸	CL روش دوم
۱۸/۱	۱۳/۶	۱۲/۲	۸/۶	CF روش سوم
۶/۱	۴/۸	۴/۴	۳/۰	CL روش سوم
۱۳/۱	۱۱/۲	۹/۴	۷/۱	CF روش چهارم
۱۲/۶	۱۱/۱	۱۰/۰	۶/۹	CL روش چهارم

طول موج‌های مختلف قرار دارند هریک از رنگدانه‌ها حضور خود را در رنگدانه‌های پلی‌هیدروکسیلات نفتاکینون تأیید می‌کنند.

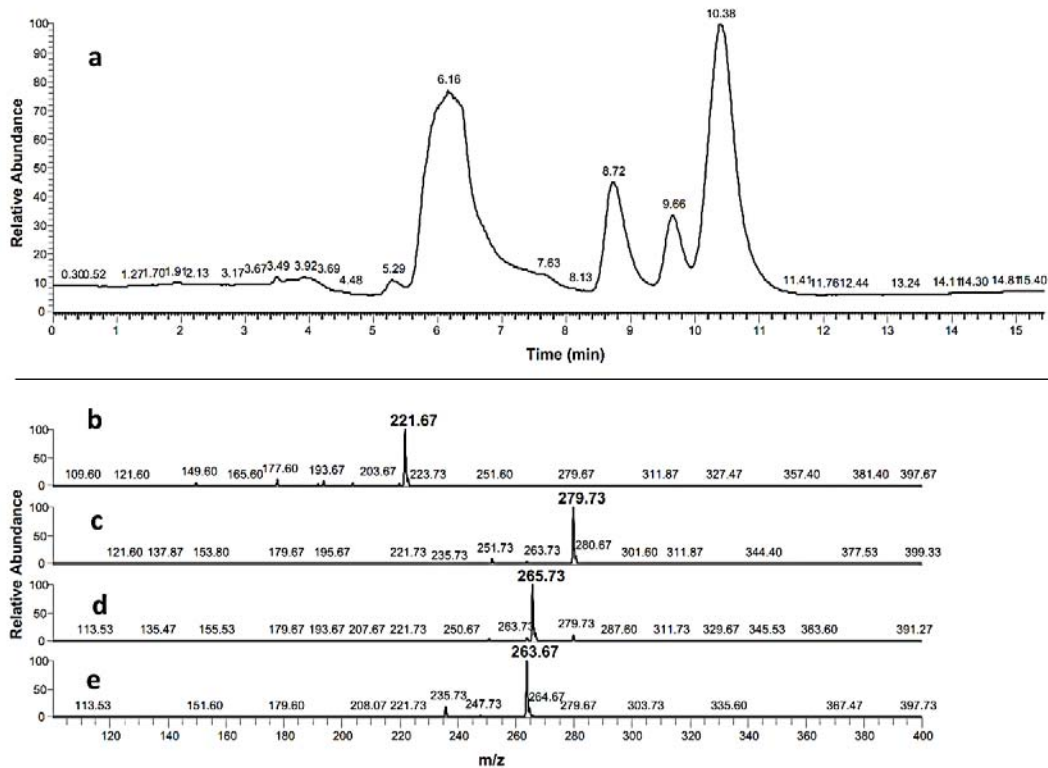
بیش‌ترین میزان رنگدانه اسپینوکروم A و B در CF حاصل از روش سوم استخراج، مشاهده شد. در حالی‌که کم‌ترین میزان رنگدانه اسپینوکروم A و B در CF روش دوم اندازه‌گیری شد. همان‌گونه که از نمودار ۱ برمی‌آید، در CF حاصل از روش اول استخراج نیز، رنگدانه اسپینوکروم B قابل توجهی مشاهده شد که براساس شاخص‌های آماری نیز تفاوت معنی‌داری بین دو روش وجود ندارد. بیش‌ترین میزان اسپینوکروم C در روش اول و کم‌ترین میزان آن در روش دوم نشان داد. CF حاصل از روش سوم دارای بیش‌ترین میزان رنگدانه اکینوکرورم A بوده است و کم‌ترین میزان این رنگدانه در روش دوم مشاهده گردید. براساس نتایج حاصل از میزان رنگدانه‌ها (نمودار ۱)، اختلاف معنی‌داری بین میزان رنگدانه‌ها در روش‌های مختلف استخراج مایع سلومیک مشاهده شد ($P \leq 0/05$).

CL استخراج‌شده از مایع سلومیک در روش اول، دارای بیش‌ترین میزان رنگدانه اسپینوکروم A بوده است در حالی‌که کم‌ترین میزان این رنگدانه در روش سوم مشاهده شد. در خصوص رنگدانه اسپینوکروم B نیز بیش‌ترین میزان در

کروماتوگرافی هریک از رنگدانه‌ها در رایج‌ترین طول موج آن‌ها (۲۸۵، ۳۱۷، ۳۲۳ و ۳۴۳ نانومتر) به ترتیب برای اسپینوکروم C، اسپینوکروم A، اسپینوکروم B و اکینوکرورم A ثبت شد. از آنجایی‌که آن‌ها به‌طور کامل در طیف‌ها و

از آنجایی که در طیف‌سنج جرمی در حالت منفی، همه رنگدانه‌ها در یون $[M-H]$ ظاهر شد. در نتیجه، یون‌ها در M/Z ۲۲۱، ۲۷۹، ۲۶۵ و ۲۶۳ به ترتیب، اسپینوکروم B، اسپینوکروم C، اکینوکروم A و اسپینوکروم A را نشان داد.

برای تأیید بیش‌تر با استفاده از کروماتوگرافی مایع در حالت منفی انجام شد. شکل ۳ کل یون کروماتوگرام را نشان می‌دهد. همان‌طور که در شکل ۳ نشان داده شده است، با استفاده از HPLC-DAD چهار قله به دست آمد.



شکل ۳- (a) کل یون LC-ESI-MS (TIC، در حالت منفی) رنگدانه‌های PHNQ و مشخصات رنگدانه‌های PHNQ مورد مطالعه و (b، c، d و e) طیف آن‌ها؛ b، c، d و e به ترتیب، با اسپینوکروم B، اسپینوکروم C، اکینوکروم A و اسپینوکروم A متناظر است.

بحث

مایع سلومیک به میزان اندکی منعقد شد. درحالی‌که استبیلی و همکاران (۱۹۹۲)، مایع سلومیک را مطابق با روش دوم استخراج نمودند و فعالیت همولیتیک آن را آزمایش کردند (۱۵). نتایج حاصل از تحقیق حاضر نشان می‌دهد که استخراج مطلوب مایع سلومیک، با استفاده از بافر روش سوم و چهارم می‌باشد. هم‌چنین، مطالعات آریزا و همکاران (۲۰۰۷) نیز نشان داد که استخراج مایع سلومیک توتیای-دریایی با استفاده از بافر روش سوم جهت سنجش فعالیت سیتوتوکسیک و کشت سلوموسیت‌ها مناسب است (۵).

در مطالعه حاضر، در استخراج مایع سلومیک با روش اول، مایع سلومیک به سرعت منعقد شد که این مسئله باعث بروز مشکلاتی در جداسازی CF و CL می‌گردد. این در حالی است که استبیلی و همکاران (۱۹۹۶) مایع سلومیک توتیای‌دریایی *Paracentrotus lividus* را بدون استفاده از بافر استخراج و خاصیت آنتی‌باکتریال آن را مورد بررسی قرار دادند (۱۶). در استخراج مایع سلومیک با روش دوم،

در توتیاهای دریایی ارغوانی *Stronglycentrotus nudus* (۱۷) و *Anthocidaris crassipina* (۷) به رنگدانه‌های شناسایی شده در گونه مورد مطالعه در این تحقیق شبیه بود. بنابراین، انتظار نمی‌رود که میزان رنگدانه‌های شناسایی شده در توتیاهای دریایی قرمز-قهوه‌ای *Psammechinus miliaris* (۹) و *Stronglycentrotus franciscanus* (۳) و توتیاهای دریایی سبز *Stronglycentrotus droebachiensis* (۱۱،۳) و این گونه توتیای دریایی ارغوانی متفاوت باشند.

درواقع تفاوت در ترکیب رنگدانه پلی‌هیدروکسیلات نفتاکینون در گونه‌های مختلف توتیای دریایی بارنگ‌های متفاوت بیان شده است، که احتمالاً علت آن، تفاوت در نمک‌های تشکیل‌دهنده رنگدانه، کلسیم یا منیزیم موجود در پوسته و خار و یا اختلاف پی‌اچ به وجود آمده باشد (۳).

با توجه به نتایج بدست آمده از این مطالعه و همچنین گزارشات پیشین، بهترین روش استخراج مایع سلومیک، استفاده از روش بافره است که می‌توان جهت بررسی خواص بیولوژیک از آن استفاده کرد. همچنین، بیش‌ترین میزان رنگدانه‌ها، در CF و CL تمام حالات استخراج مایع-سلومیک، به ترتیب، اسپینوکروم A، B، C و اکتینوکروم A می‌باشد که با توجه به نقش و کاربرد رنگدانه‌های موجود در مایع سلومیک، پیشنهاد می‌شود ضمن تخلیص رنگدانه‌ها و تعیین نقش اختصاصی هر یک از آن‌ها، برای ساخت ترکیبات از این مواد اقدام شود.

نتایج حاصل از این مطالعه نیز نشان داد که مایع سلومیک توتیای دریایی *E. mathaei* به علت دارا بودن رنگدانه‌های مختلف و با توجه به نقش هر یک از آن‌ها، می‌تواند در صنایع دارویی مورد استفاده قرار گیرد.

تشکر و قدردانی

این تحقیق با حمایت معاونت پژوهشی دانشگاه هرمزگان با شماره قرارداد ۹۳/۲۰۰/۷۴ صورت گرفته است.

استخراج مطلوب مایع سلومیک، در روش سوم و چهارم به علت حضور EDTA-Na در بافر مربوطه اتفاق می‌افتد که مانع از انعقاد مایع سلومیک می‌شود. در مقایسه این دو روش، بهترین روش استخراج، مربوط به روش چهارم می‌باشد که در آن انعقادی صورت نمی‌گیرد و محلول یکنواختی مشاهده می‌شود. همچنین، به علت استفاده از تنها، یک میلی‌لیتر بافر مربوطه، مایع سلومیک استخراج‌شده در این روش غلظت خود را حفظ می‌نماید و برای سنجش ترکیبات و فعالیت‌های زیستی مناسب است.

رنگدانه‌های بررسی شده در این مطالعه، ترکیبی از هیدروکسیلات نفتاکینون است که احتمالاً دارای چندین گروه هیدروکسیل در مولکول می‌باشد. بنابراین، میزان درصد هر یک از رنگدانه‌های اسپینوکروم A، B، C و اکتینوکروم A موجود در سلول‌های آزاد مایع سلومیک و سلوموسیت‌لیزات در حجم یک میلی‌لیتر محاسبه گردید که در جدول ۳ مشاهده شد. همچنین، با توجه به نتایج به-دست‌آمده از این جدول می‌توان با اطمینان بیش‌تری بیان کرد که محتویات موجود در مایع سلومیک استخراج‌شده با روش‌های اول و چهارم تقریباً برابر است.

کواهارا و همکاران (۲۰۰۹) رنگدانه اسپینوکروم A را در پوسته توتیای دریایی ارغوانی (*Anthocidaris crassipina*) شناسایی کردند و میزان این رنگدانه را نسبت به وزن خشک اولیه پوسته، ۰/۱ درصد بیان نمودند (۸). این درحالی است که گزارش دیگری درباره کمیت رنگدانه‌ها مطرح نشده است. به‌علاوه، تاکنون گزارشی از شناسایی رنگدانه‌های موجود در مایع سلومیک ارائه نشده و مطالعه حاضر اولین تلاش در خصوص شناسایی و بیان کمیت رنگدانه‌های موجود در مایع سلومیک می‌باشد.

نتایج LC-MS نیز تأیید می‌کند که این‌گونه از توتیای-دریایی (*E. mathaei*) حاوی رنگدانه پلی‌هیدروکسیلات نفتاکینون (PHNQ) مشابه با دیگر توتیاهای دریایی است. درواقع، اسپینوکروم‌های اصلی و اکتینوکروم‌های مشتق شده

منابع

- ۱- خالقی، م. صفاهیه، ع. سواری، الف. دوست‌شناس، ب. و عوفی، ف.، ۱۳۹۱. بررسی تراکم و الگوی پراکنش و پایداری توتیای-دریایی (*Echinoidea: Stomopneustes variolaris*) در نواحی بین جزرومدی خلیج چابهار، مجله اقیانوس‌شناسی، شماره ۹، صفحات ۹-۱۵.
- ۲- شکوری، آ. نبوی، س.م. کوچنین، پ. سواری، الف. و صفاهیه، ع.، ۱۳۹۱. بررسی الگوی پراکنش و پایداری خیارهای دریایی در ناحیه شرقی خلیج چابهار، مجله اقیانوس‌شناسی، شماره ۱۲، صفحات ۱۸-۱۱.
- 3- Amarowicz, R., Synowiecki, J., and Shahidi, F., 2012. Chemical composition of shells from red (*Strongylocentrotus franciscanus*) and green (*Strongylocentrotus droebachiensis*) sea urchin. *Food Chemistry*, 133, PP: 822–826.
- 4- Anderson, H.A., Mathieson, J.W., and Thomson, R.H., 1969. Distribution of Spinochrome Pigments in Echinoids. *Comparative Biochemistry and Physiology*, 28, PP: 333- 345.
- 5- Arizza, V., Giaramita, F.T., Parrinello, D., Cammarata, M., and Parrinello, N., 2007. Cell cooperation in coelomocyte cytotoxic activity of *Paracentrotus lividus* coelomocytes. *Comparative Biochemistry and Physiology*, 147, PP: 389–394.
- 6- Bodnar, A., 2013. Proteomic profiles reveal age-related changes in coelomic fluid of sea urchin species with different life spans. *Experimental Gerontology*, 48, PP: 525–530.
- 7- Kuwahara, R., Hatate, H., Chikami, A., Murata, H., and Kijidani, Y., 2010. Quantitative separation of antioxidant pigments in purple sea urchin shells using a reversed-phase high performance liquid chromatography. *LWT-Food Science and Technology*, 43, PP: 1185-1190.
- 8- Kuwahara, R., Hatate, H., Yuki, T., Murata, H., Tanaka, R., and Hama, Y., 2009. Antioxidant property of polyhydroxylated naphthoquinone pigments from shells of purple sea urchin *Anthocidaris crassispina*. *LWT - Food Science and Technology*, 42, PP: 1296–1300.
- 9- Lederer, E., Glaser, R., 1938. Sur l'échinochrome et le spinochrome. *C R Hebd Seanc Acad Sci Paris* 207:454–456.
- 10- Powell, C., Hughes, A.D., Kelly, M.S., Conner, S., and McDougall, G.J., 2014. Extraction and identification of antioxidant polyhydroxynaphthoquinone pigments from the sea urchin, *Psammechinus miliaris*. *LWT - Food Science and Technology*, 59, PP: 455-460.
- 11- Price, A.G., 1983. Fauna of Saudi Arabia, Echinoderms of Saudi Arabia, Echinoderms of the Persian Gulf coast of Saudi Arabia, 28, PP: 29-109.
- 12- Price, A.G., 1986. A field guide to the sea shores of Kuwait and the Persian Gulf, Phylum Echinodermata. Blandrdford Press, 32, PP: 16-95.
- 13- Smith, L.C., Ghosh, J., Buckley, K.M., Clow, L.A., Dheilly, N.M., Haug, T., Henson, J.H., Li, C., Lun, C.M., Majeske, A.J., Matranga, V., Nair, S.V., Rast, J.P., Raftos, D.A., Roth, M., Sacchi, S., Schrankel, C.S., and Stensvag, K., 2010. Echinoderm Immunity. Söderhäll, K., (ED). *Handbook of Invertebrate Immunity*. Landes Bioscience and Springer+Business Media. McGraw–Hill, PP: 260-274.
- 14- Smith, L.C., Rast, J.P., Brockton, V., Terwilliger, D.P., Nair, S.N., Buckley, K.M., and Majeske, A.J., 2006. The sea urchin immune system. *Invertebrate Survival Journal*, 3, PP: 25-39.
- 15- Stabili, L., Pagliara, P., Metrangolo, M., and Canicatti, C., 1992. Comparative aspects of echinoidea cytolytins: The cytolytic activity of *Spherechinus Granularis* (echinoidea) coelomic fluid. *Comparative Biochemistry and Physiology*. A,101, PP: 553-556.
- 16- Stabili, L., Pagliara, P., and Roch, P.h., 1996. Antibacterial activity in the coelomocytes of the sea urchin *Paracentrotus lividus*. *Comparative Biochemistry and Physiology*. B,113, PP: 639-644.
- 17- Zhou, D.Y., Qin, L., Zhu, B.W., Wang, X.D., Tan, H., Yang, J.F., Li, D.M., Dong, X.P., Wu, H.T., Sun, L.M., Li, X.L., and Murata, Y., 2011. Extraction and antioxidant property of polyhydroxylated naphthoquinone pigments from spines of purple sea urchin *Strongylocentrotus nudus*. *Food Chemistry*, 129, PP: 1591–1597.

Selection Optimization Extract Coelomic fluid of Sea urchin (*Echinometra mathaei*) from the Persian Gulf and Identification Naphtaquinone Pigments

Soleimani S.¹, Yousefzadi M.¹, Moein S.^{2,3} and Amrollahi Bioki N.¹

¹ Marine Biology Dept., Faculty of Marine Science and Technology, Hormozgan University, Bandar Abbas, I.R. of Iran

² Molecular Medicine Research Center, Hormozgan University of Medical Sciences, Bandar Abbas, I.R. of Iran

³ Biochemistry Dept., Hormozgan University of Medical Sciences, Bandar Abbas, I.R. of Iran

Abstract

The body cavity of sea urchin is filled with coelomic fluid, which forms the body's fluid medium. The naphthoquinone pigments were found to possess excellent antimicrobial, antialgal and antioxidant activities. The aim of the present research was undertaken to study the optimization of coelomic fluid isolation, extraction of free cells and coelomocyte lysate and also identification qualitative and quantitative of pigments of coelomic fluid *Echinometra mathaei*. Coelomic fluid was isolated by four types, The amount of quantity and quality of pigments Measured in the four types using a spectrophotometer and LC-MS. According to the results of the study, optimization extract of coelomic fluid, buffered mode, which it can be used to measure the biological activity. With regard to this, the result showed that pigments of free cells and coelomocyte lysate were Spinochorome A, B, C and Echinochorome A, respectively. Also, The results of LC-MS confirmed these findings.

Key word: Coelomic fluid, Coelomocyte lysate (CL), free cells (CF), naphthoquinone pigments, *Echinometra mathaei*