

ارزیابی کلاژن دیواره بدن خیار دریایی گونه *Stichopus horrens* خلیج چابهار و ژلاتین حاصل از آن

گیلان عطaran فریمان^{۱*}، علی طاهری^۲، نورا بروزکار^۳

- استادیار، دانشگاه دریانوردی و علوم دریایی چابهار، دانشکده علوم دریایی، گروه زیست دریا
- استادیار، دانشگاه دریانوردی و علوم دریایی چابهار، دانشکده علوم دریایی، گروه شیلات و فراوری آبزیان
- دانشجوی کارشناسی ارشد، دانشگاه دریانوردی و علوم دریایی چابهار، دانشکده علوم دریایی، گروه زیست دریا

(تاریخ دریافت: ۹۳/۴/۲۳ تاریخ پذیرش: ۹۳/۸/۷)

چکیده

ترکیبات طبیعی و زیست فعال موجود در جانوران دریایی می‌تواند به عنوان یک منبع ترکیبات کاربردی برای سلامتی باشد. در این تحقیق کلاژن از دیواره بدن خیاردریایی گونه *S. horrens* جمع آوری شده از خلیج چابهار به روش محلول در اسید استخراج شد و ترکیبات اسید آمینه آن مورد بررسی قرار گرفت، همچنین ژلاتین حاصله از کلاژن دیواره بدن استخراج گردید و ویژگی‌های عملکردی آن بررسی شد. کلاژن خالص سازی شده با استفاده از آزمون الکتروفورز با پلی آکریلامید در حضور دودسیل سولفات شناسایی شد و نوع آن تعیین گردید. نتایج نشان داد که کلاژن استخراجی از دیواره بدن این گونه از خیار دریایی دارای یک زنجیره α_1 با وزن مولکولی ۱۲۵ کیلو دالتون و یک بند سنجین بتا با وزن مولکولی ۲۵۰ کیلو دالتون بوده و کلاژن نوع I می‌باشد. کلاژن دارای محتوای بالایی از ایمینو اسیدها بود و غالب ترین اسید آمینه در کلاژن دیواره بدن خیار دریایی گلایسین بود. ژلاتین نیز طبق روش آبکافت اسیدی استخراج شد. ژلاتین دارای نقطه ذوب $C_{\text{ذوب}} = ۳۰^{\circ}\text{C}$ و نقطه تشکیل $C_{\text{تشکیل}} = ۵^{\circ}\text{C}$ بود. ویسکوزیته ژلاتین استحصالی $\eta_{\text{cp}} = ۰/۰۶۵$ بود و از ویسکوزیته گونه‌های ماهی و پستانداران پایین‌تر بود.

کلید واژگان: خیاردریایی، ژلاتین، کلاژن، ویژگی‌های عملکردی

* مسئول مکاتب: gilan.attaran@gmail.com

دریایی مانند ماهی، میگو، خرچنگ، اسفنج و خیار دریایی بوجود آید [۷ و ۸]. با اینکه بی مهرگان تقریباً حدود ۹۵٪ سلسه جانوری را تشکیل می‌دهند، اطلاعات موجود در زمینه کلژن و ماتریکس خارج سلولی آن‌ها نادر است. پیچیدگی نسبی کلژن‌های بی مهرگان، مشکل بودن خالص سازی و تعیین خصوصیات آن‌ها مانع برای مطالعات روی این شاخه جانوری شده است. با این وجود مطالعات مقدماتی روی کلژن بی مهرگان انجام شده است. کلژن از گونه‌های مختلف بی مهرگان دریایی از جمله عروس دریایی، اسفنج‌ها، نرم تنان و سخت پوستان جداسازی شده است که بیشترین کاربرد را در صنایع دارویی، آرایشی و غذایی داشته و باعث ترمیم بافت‌ها، به ویژه پس از آسیب دیدگی می‌شوند. محصولات کلژنی دریایی، تراکم فیر در پوست را افزایش می‌دهند و منجر به تجدید سلول‌ها شده و ظهور خطوط نازک و چین و چروک پوست را کاهش داده و سبب جوان‌سازی دوباره پوست می‌شود [۸]. ژلاتین دریایی با قدرت ژل کم تولید ژل بسیار نرمی می‌کند که می‌تواند روی ویژگی‌های عملکردی آن تاثیرگذار باشد [۳]. خیارهای دریایی جانورانی از شاخه خارپوستان و رده هولوتوریده هستند، تاکنون تقریباً بیش از ۱۴۰۰ گونه زنده از این رده شناسایی شده است [۹]. حدود ۷۰ درصد از کل پروتئین دیواره بدن خیار دریایی متشکل از الیاف کلژن بسیار نامحلول است. در کشور ایران و خارج از کشور تحقیقات متعددی روی کلژن و ژلاتین آبزیان از جمله ژلاتین پوست ماهی بلوگا، کلژن شکم پای نرتیای مانگرو انجام شده است [۱۰ و ۱۱]. اما تاکنون فقط یک تحقیق روی کلژن خیار دریایی دریایی دریای عمان [۱۲] در کشور ایران انجام شده است. اطلاعات کمی در مورد کلژن خیار دریایی خارج از دریایی ایران در این پژوهش به بررسی ویژگی‌های *S. japonicus*, *Stichopus vastus*, *Cucumaria frondosa* [۱۳ و ۱۴] وجود دارد و هیچ گونه تحقیقی روی ژلاتین خیار دریایی در ایران و خارج از کشور انجام نشده است. با توجه به عدم وجود اطلاعات کافی از کلژن و ژلاتین گونه‌های خیار دریایی ایران در این پژوهش به بررسی ویژگی‌های کلژن خیار دریایی گونه *S. horrens* و ژلاتین حاصل از دیواره بدن این گونه جانوری صید شده از آبهای چابهار پرداخته شده است.

۱- مقدمه

اقیانوسها منبع ترکیبات طبیعی هستند که دارای فعالیت‌های زیستی گسترده‌ای در زمینه‌های مختلف می‌باشند و از گروه‌های مختلف جانوری از جمله خارپوستان، ماهیان و اسفنج‌ها جداسازی شده‌اند. کلژن یک ترکیب با ارزش در بافت همبند می‌باشد که در تمامی جانوران پرسولولی یافت می‌شود و بطور گسترده در پوست، استخوان و تاندون توزیع یافته است [۱]. کلژن نوع I ترکیبی از سه زنجیره پلی پیتیدی متصل به هم است که یک ساختار مارپیچ ۳ گانه را تشکیل می‌دهد. مارپیچ‌ها دارای تکرارهای متوالی Gly-X-Y برای کلژن هستند، که در آن X عمدهاً پرولین و Y عمدهاً هیدروکسی پرولین است [۲]. کلژن دارای ۲۰ نوع ترکیب اسید آمینه است که بطورکلی، در ترکیبات اسید آمینه‌ای مشتق شده از کلژن منابع مختلف تقافت وجود دارد. این تقافت مربوط به محتواهای ایمینو اسید و آلانین است و می‌تواند تعیین کننده درجه هیدروکسیلایسیون باشد [۳].

کلژن دناتوره شده در اثر حرارت به ژلاتین تبدیل می‌شود. ژلاتین یک ترکیب پروتئینی محلول است که از مشتقات اصلی کلژن بافت‌های پیوندی، پوست، استخوان و رباط می‌باشد [۴ و ۲] و یکی از پرمصرف ترین مواد پروتئینی کلؤیدی در صنایع غذایی، دارویی، صنعتی، پزشکی و نظامی به شمار می‌رود [۵]. ژلاتین و کلژن حاوی مقادیر نسبتاً بالایی از برخی اسیدهای آمینه غیر قطبی مانند گلیسین، پرولین، والین و آلانین هستند [۴]. کیفیت ژلاتین مواد غذایی تا حد زیادی به خواص رئولوژیک آن (به طور عمدۀ قدرت ژل و ویسکوزیته) بستگی دارد. گزارشات اخیر نشان می‌دهد که تولید جهانی سالانه ژلاتین حدود ۳۲۶۰۰۰ تن است که ژلاتین بدست آمده از پوست خوک با تولید حدود ۳۳/۱ (درصد)، پوست گاو (۴/۲۹ درصد) و استخوان گاو (۴/۶ درصد) می‌باشد [۶]. با این حال، به دلیل نگرانی‌های اخیر در رابطه با بیماری‌های مشترک انسان و دام از جمله آنسفالوپاتی اسفنجی شکل (بیماری جنون گاوی) ^۲ و همچنین اعتقادات مذهبی در جوامع استفاده کننده از غذاهای حلال در عدم استفاده از ژلاتین و کلژن خوک موجب شده تا افزایش تقاضا برای منابع جایگزین کلژن و ژلاتین، مانند پوست، استخوان و فلس جانوران

² بیماری جنون گاوی Bovine spongiform encephalopathy

۲- مواد و روش ها

۲-۱- نمونه گیری

دوبار تکرار شد. سپس ۱ لیتر آب مقطر به نمونه ها اضافه شد و به مدت ۴۸ ساعت در گرمانه با دمای ۴ درجه سانتی گراد همزده شد. در ادامه مخلوط حاصله به مدت ۵ دقیقه در دستگاه سانتریفیوژ (centurion scientific model K241R) با دور g ۹۰۰۰ سانتریفیوژ شد. محلول رویی از رسوبات جدا شد و با دور g ۱۰۰۰۰ به مدت ۳۰ دقیقه سانتریفیوژ شدند. رسوبات حاوی رشته های خام کلاژن بودند و رسوبات با کمک خشک کن انجمادی (JAL TEB model JFD2L) خشک گردید.

۲-۴-۳-۲- تهیه کلاژن محلول در پیپسین^۳ (PSC)

تهیه کلاژن محلول در پیپسین طبق روش [۷] با اندکی تعیین به شرح زیر انجام شد. به رشته های کلاژن ۲۰W/V سود ۰/۱ مولار اضافه شد و به مدت ۳ روز در دمای C ۴ به آرامی همزده شد. با قیامانده حاصل از استخراج قلیابی با آب مقطر شستشو داده شد. سپس با استیک اسید ۰/۵ مولار و آنزیم پیپسین خوک تیمار شد. نمونه ها با دور g ۱۲۰۰۰ به مدت ۶۰ دقیقه سانتریفیوژ شد. PSC موجود در محلول رویی با کمک NaCl با غلظت نهایی ۰/۸ مولار نمک زدایی شد. سپس محلول با دور کم سانتریفیوژ شد. رسوبات در استیک اسید ۰/۵ مولار حل گردید و محلول حاصله در کیسه دیالیز با منفذ KD ۱۲ اریخته شد و در برابر Na₂HPO_۴ ۰/۰۲ مولار دیالیز شد. رسوبات توسط سانتریفیوژ با دور g ۸۰۰۰ جمع آوری شد. سپس کلاژن محلول در پیپسین بدست آمده با دستگاه خشک کن انجمادی خشک شد.

۲-۴-۳-۲- الکتروفورز با ژل پلی اکریل آمید در حضور سدیم دودسیل سولفات (SDS-PAGE)

آزمون SDS-PAGE طبق روش [۱۸] با استفاده از ژل پلی اکریل آمید ۹/۹ انجام شد. نمونه های کلاژن در Na₃PO_۴ ۷/۲ در غلظت ۱ میلی گرم بر میلی لیتر حل شد. نمونه ها (حدود ۲۰ میکرولیتر) با بافر بارگذارنده مخلوط شد. ۶۰ میلی مول بر لیتر تریس- هیدروکلراید، با pH ۸ حاوی ۲۵٪ گلیسرول، SDS ۰/۲٪، بروموفنول بلو ۰/۰۱٪ در نسبت ۴:۱ (V/V) به درون چاهک اعمال و الکتروفورز انجام شد، نشانگر بمحدوده ۱۰-۲۵۰K با شماره ۲۶۶۱۹ بکار رفت. بعد از

۱۰ عدد از نمونه خیار دریایی Stichopus horrens به وزن ۷۳/۸/۶۳ گرم، از منطقه زیر جزر و مدی خلیج چابهار، توسط غواص جمع آوری شد. نمونه ها با ظرف حاوی یخ خشک به آزمایشگاه بیوتکنولوژی دانشگاه دریانوردی و علوم دریایی چابهار منتقل و در فریزر با دمای -۲۰ درجه سانتی گراد نگهداری شدند.

۲-۴-۲- آنالیز ترکیبات

روطیت به روش خشک کردن در آون بمدت ۱۸-۱۶ ساعت در دمای ۱۰۲-۱۰۰ درجه سانتی گراد [۱۵]، خاکستر به روش خشک با استفاده از کوره الکتریکی در دمای ۵۵۰ درجه سانتی گراد اندازه گیری شد [۱۵]. میزان پروتئین نیز طبق روش بیورت [۱۶] تعیین و میزان جذب نمونه ها با استفاده از دستگاه طیف نورسنج (UV/Vis) در طول موج ۵۴۰ نانومتر خوانده شد. لیپیدها طبق روش Bligh and Dyer استخراج شد [۱۷].

۲-۴-۳-۲- استخراج و جداسازی کلاژن

۲-۴-۳-۲- آماده سازی قطعات دیواره بدن

نمونه های خیار دریایی با آب مقطر شستشو شد و جداسازی پوست از امعا و احشا در تست یخ صورت گرفت، سپس پوست توسط تیغ اسکالپل به قطعات ریز برش داده شد.

۲-۴-۳-۲- مراحل شستشو

۱۰۰ گرم پوست خیار دریایی Stichopus horrens با ۲ لیتر آب مقطر در یک ارلن مخلوط گردید و به مدت ۳۰ دقیقه در گرمانه تکان دهنده (IPP-500) تحت شرایط دمای ۴ درجه سانتی گراد به آرامی هم زده شد، سپس مرحله شستشو تحت شرایط دمایی و زمانی مرحله بالا تکرار گردید و نمونه ها در دمای ۴ درجه سانتی گراد گرمانه گذاری شدند.

۲-۴-۳-۲- جداسازی رشته های خام کلاژن

جداسازی رشته های خام کلاژن طبق روش [۱۳] انجام شد، تمامی مراحل در دمای C ۴ انجام گردید. پس از طی مراحل شستشو، دیواره بدن با ۱ لیتر از محلول ۴ میلی مولار EDTA و تریس- هیدروکلراید ۱/۰ مولار مخلوط و در انکوباتور شیکردار به مدت ۲۴ ساعت به آرامی هم زده شد. مراحل شستشوی فوق

3. Pepsin Solubilized Collagen

۲-۴-۳- سنجش غلظت پروتئین ژلاتین

غلظت پروتئین ژلاتین طبق روش بیورت تعیین شد [۱۶] میزان جذب نمونه‌ها با استفاده از دستگاه اسپکتروفوتومتر (UV/vis) در طول موج ۵۴۰ nm خوانده شد.

۲-۴-۴- تعیین دما و زمان بستن ژل

محلول ۱۰ درصد وزنی - حجمی از نمونه آماده سازی و در حمام آب گرم حل شد و بعد به حمام آب ۴۰ درجه انتقال داده شد سپس حمام آب (HB 4 basic) به آرامی با اضافه کردن آب با دمای ۲ درجه سانتی گراد سرد شد. در این حالت دماستج در محلول قرار داده شد و هر ۲۰ ثانیه یکبار دماستج از محلول خارج شد دمایی که در آن هیچ قطره‌ای از دماستج در هنگام بیرون آوردن از محلول نچکد به عنوان دمای بستن ثبت شد. برای تعیین زمان بستن نیز ژلاتین، پس از حل کردن به حمام آب ۱۰ درجه سانتی گراد متقل شد و یک تکه چوب در داخل محلول قرار داده شد به فاصله زمانی ۲۰ ثانیه چوب خارج شد زمانی که دیگر چوب خارج نشد به عنوان زمان بستن در نظر گرفته شد [۲۲].

۲-۴-۵- تعیین دما و زمان باز شدن ژل

محلول ۱۰ درصد (وزنی / حجمی) از نمونه آماده سازی شد سپس نمونه بمدت ۱۶ ساعت در دمای ۴ درجه سانتی گراد یخچال نگهداری شد پس از طی این مرحله، نمونه به حمام آب ۱۰ درجه انتقال داده شد و به تدریج به آن آب با دمای ۴۵ درجه سانتی گراد اضافه و دما و زمان باز شدن به این صورت اندازه‌گیری شد [۲۲].

۲-۴-۶- تعیین ویسکوزیته ژلاتین

ویسکوزیته نمونه ژلاتین طبق روش استاندارد انگلستان [۲۳] تعیین شد. محلول ژلاتین به ویسکومتر مویین از نوع استوالد (Cannon-Fenske) انتقال داده شد. ویسکومتر در حمام آب ۶۰ درجه سانتی گراد به مدت ۱۰ دقیقه برای تثیت درجه حرارت قرار داده شد، سپس زمان جریان توسط کرونومتر ثبت شد و ویسکوزیته نیز از طریق معادله $K = V(t-\theta)$ با واحد centipoise (CP) محاسبه گردید.

۳- نتایج و بحث

الکتروفورز، ژل با کوماسی برلیانت بلو به مدت ۲۰ دقیقه رنگ آمیزی گردید. سپس با محلول رنگ بر شامل متابولو، استیک اسید گلاسیال و آب مقطر رنگ بری صورت پذیرفت.

۲-۶-۳- تجزیه اسید آمینه

یک میلی گرم در میلی لیتر از کلائز استخراج شده با آب خالص تهیه گردید و ۱۵ میکرولیتر از آن خشک گردید و درون آمپول های شیشه‌ای دربسته در جو نیتروژن با اسید کلریدریک ۶ مولار در دمای ۱۱۰ درجه سانتی گراد به مدت ۲۴ ساعت آبکافت گردید. بعد از آبکافت، نمونه مجلد تحت خلا خشک شد و پس از انحلال در بافر و مشتق سازی توسط نین هیدرین جهت تعیین نیم رخ اسیدهای آمینه کلائز محلول در پیسین دیواره بدن خیار دریابی *S.horrens* بوسیله دستگاه کرماتوگرافی مایع با کارابی بالا (HPLC) در طول موج ۴۴۰ و ۵۷۰ نانومتر بررسی شد. مخلوطی از اسیدهای آمینه با غلظت مشخص جهت استاندارد استفاده شد. میزان اسیدهای آمینه با محاسبه سطح زیر پیک هر دستگاه کرماتوگرافی مایع با کارابی بالا برآورد شد [۱۹ و ۲۰].

۴- استخراج و جداسازی ژلاتین

۲-۴-۱- تهیه ژلاتین

ژلاتین توسط روش [۲۱] با اندکی تغییر استخراج شد. قطعات پوست بوسیله محلول سدیم هیدروکساید با غلظت٪/٪/٪ در سه مرحله متوالی ۴۰ دقیقه ای و در هر بار با ۶۰۰ سی سی از محلول تیمار شد. سپس با آب شهری تا خشی شدن آب خروجی (pH ۷) شستشو گردید. نمونه بوسیله محلول اسید سولفوریک تیمار گردید. در این مرحله قطعات پوست، در سه مرحله متوالی ۴۰ دقیقه ای در محلول اسید سولفوریک با غلظت٪/٪/٪ بر حسب وزن به حجم قرار داده شد. در مرحله بعدی مجلدًا شستشو با آب مقطر تا زمان خشی شدن pH ادامه یافت. سپس پوست با محلول ریق اسید سیتریک (W/V)٪ در سه مرحله متوالی ۴۰ دقیقه ای تیمار شد. مرحله شستشو جهت خشی کردن pH آب خروجی آن تکرار شد. استخراج ژلاتین به وسیله آب مقطر در دمای ۴۵ درجه سانتی گراد انجام شد. نمونه ها در انکوباتور با دور ۱۶۰ rpm بمدت ۱۲ ساعت به آرامی هم زده شد. در مرحله آخر نمونه ها صاف و خشک گردید.

نتایج حاصل از ترکیبات تقریبی دیواره بدن خیار دریایی *Stichopus horrens* در جدول ۱ گزارش شده است.

۳-۱-۳- ترکیبات تقریبی

جدول ۱ تجزیه ترکیبات دیواره بدن خیار دریایی *S.horrens* (درصد بر اساس وزن تر)

گونه	رطوبت (%)	پروتئین (%)	چربی (%)	خاکستر (%)
<i>Stichopus horrens</i>	۹۲/۸	۳/۴۷	۰/۴	۳/۳۳

نتایج بدست آمده در پژوهش حاضر برای ترکیبات تقریبی بیشتر به داده های گزارش شده از گونه های خیار دریایی *S. horrens* و دیگر گونه های *Cucumaria frondosa* و *juponicus* خیار دریایی توسط [۲۶] و [۳۰] مشابه بود و همچنین به اطلاعات داده های گزارش شده توسط [۲۸] که رطوبت، خاکستر، چربی و پروتئین به ترتیب ۰/۸۱٪، ۳/۴٪، ۰/۹۰٪ و ۰/۳۰٪ می باشد نزدیک بود. به طور کلی خیار دریایی دارای رطوبت بالا و پروتئین کم تری نسبت به ماهی ها و صدف ها در تحقیقات دیگر محققین بود. همانطور که در جدول (۱) مشاهده می شود با توجه به درصد کم چربی و خاکستر و درصد پروتئین دیواره بدن خیار دریایی می توان نتیجه گرفت که دیواره بدن خیار دریایی از ارزش غذایی بالایی برخوردار است و کاربرد آن در صنایع غذایی پیشنهاد می گردد.

۲-۳- آزمون الکتروفورز با ژل پلی اکریل آمید در حضور سدیم دودسیل سولفات (SDS-PAGE)

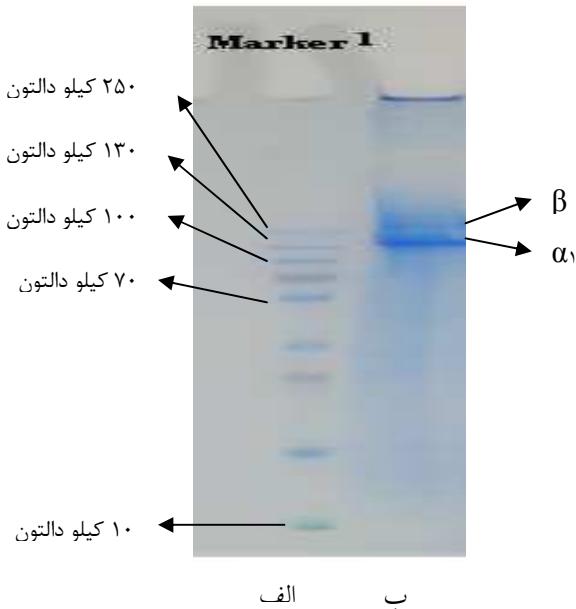
نوع کلازن محلول در پیسین (PSC) استخراج شده از دیواره بدن خیار دریایی *S.horrens* از طریق الکتروفورز با ژل پلی اکریل آمید (SDS-PAGE) تعیین شد. در شکل(۱) یک باند با وزن مولکولی بیش از ۲۵۰ کیلو دالتون که نشان دهنده زنجیره بتا و یک باند با وزن مولکولی حدود ۱۲۵ کیلو دالتون که نشان دهنده زنجیره آلفا I می باشد دیده شد و بیانگر کلازن نوع I می باشد.

نتایج حاصل از تجزیه و تحلیل ترکیبات تقریبی خیار دریایی *S.horrens* برای رطوبت، پروتئین، چربی و خاکستر به ترتیب ۹۲/۸، ۳/۷۴، ۰/۴ و ۳/۳۳ بود. نتایج نشان می دهد که دیواره بدن خیار دریایی گونه *S.horrens* دارای میزان زیادی رطوبت و میزان کمی چربی می باشد. مقدار رطوبت دیواره بدن خیار دریایی *S.horrens* در تحقیق حاضر بیشتر از میزان رطوبت گونه های *Apostichopus* [۲۴] و *P.californicus* [۲۵] است. میزان رطوبت دیواره بدن خیار دریایی *S.horrens* به میزان رطوبت خیار دریایی گونه *Stichopus japonicas* [۲۶] نزدیک است. میزان پروتئین دیواره بدن خیار دریایی گونه *S.horrens* در تحقیق حاضر از میزان پروتئین گونه های خیار دریایی *Stichopus japonica* [۲۷] و *Parastichopus* [۲۷] و *Parastichopus Parvimensis* [۲۷] کمتر است. میزان چربی دیواره بدن خیار دریایی گونه *S.horrens* در تحقیق حاضر از میزان چربی گونه *S.japonicas* [۲۸] *P.californicus* [۲۸] و *P. Parvimensis* [۲۸] بالاتر بود ولی از میزان چربی خیار دریایی گونه *Cucumaria Japonicas* [۲۹] کمتر بود. میزان خاکستر دیواره بدن خیار دریایی گونه *S.horrens* از میزان خاکستر گونه های *S. japonicas* [۲۷] و *S. japonicas* و *Parastichopus californicus* [۲۶] بالاتر بود.

زنجیره α_3 در کلائزن *S.horrens* نامعلوم است و جداسازی زنجیره α_3 توسط SDS-PAGE امکان‌پذیر نیست به این خاطر که زنجیره‌های α_1 و α_3 دارای ماهیت شیمیایی مشابهی هستند و ویژگی‌های الکتروفورزی و مهاجرت به موقعیت‌های مشابه بر روی ژل دارند. نتایج گزارش شده از PSC استخراج شده از خیارهای دریایی *Parastichpus* و *Stichopus japonicus* با ساختار α_1 و با وزن مولکولی به ترتیب ۱۳۵ و ۱۳۸ کیلو Dalton می‌باشد [۳۱]. مولکول‌های کلائزن خیار دریایی *S. Japonicas* که توسط [۷] گزارش شده است دارای زیر واحدهای α_1 و α_2 می‌باشد در حالیکه در گونه خیار دریایی *C. frondosa* که توسط [۱۳] گزارش شده است دارای زیر واحدهای α_1 می‌باشد. در توتیای دریایی نیز زیر واحدهای کلائزن α_1 و α_2 می‌باشد [۳۳] و کلائزن پوست بادکنک ماهی [۳۴] نیز مانند کلائزن پستانداران از قبیل خوک از نوع I می‌باشد.

۳-۳- تجزیه و تحلیل اسید آمینه

ترکیبات اسید آمینه یکی از مهم‌ترین مشخصه‌های کلائزن است و در شناسایی انواع مختلف کلائزن نقش دارد در جدول ۲ فهرستی از ترکیبات اسید آمینه کلائزن آبکافت شده دیواره بدن *S.horrens* بیان شده است. بطور کلی ۱۹ اسید آمینه شناسایی شد که شامل ۹ اسید آمینه ضروری و ۹ اسید آمینه غیر ضروری هستند. نسبت اسیدهای آمینه ضروری به غیر ضروری یکسان بود. نمونه‌های کلائزن محلول در پیسین دیواره بدن خیار دریایی در تحقیق حاضر دارای بیشترین مقدار از اسید آمینه گلایسین (یک سوم) ۳۲۵ میلی گرم در گرم) می‌باشد. میزان اسید آمینه آلانین و گلوتامیک اسید ۱۰۱ میلی گرم در گرم)، پرولین (۹۲ میلی گرم در گرم) و هیدروکسی پرولین که اسید آمینه رایج در کلائزن جانوران است (۶۹ میلی گرم در گرم) می‌باشد. کمترین مقدار اسید آمینه مربوط به تیروزین (۵ میلی گرم در گرم)، فنیل آلانین (۳ میلی گرم در گرم) و هیستیدین (۵ میلی گرم در گرم) می‌باشد که مقدار آنها تقریباً با مقدار اسیدهای آمینه تیروزین، فنیل آلانین و هیستیدین گزارش شده توسط [۷ و ۳۱] مشابه می‌باشد. میزان اسید آمینه پرولین و هیدروکسی پرولین کلائزن خیار دریایی گونه *S.horrens* در تحقیق حاضر از میزان این اسیدهای آمینه در



الف ب

شکل (۱) تصویر ژل حاصل از الکتروفورز کلائزن خیار دریایی گونه *S.horrens* (الف) نشانگر مولکولی، (ب) کلائزن محلول در پیسین دیواره

بدن خیار دریایی *S.horrens* در شکل (۱) نشان می‌دهد که کلائزن محلول در پیسین شامل یک زیر واحد عمدی (α_1) که تقریباً ۱۲۵ kD و زنجیره‌های β ، بیش از ۲۵۰ kD بود. الگوی SDS-PAGE (زنجیره‌های α_1 و β از کلائزن محلول در پیسین *S.horrens* به گزارشات گونه‌های دیگر از خیار دریایی شبیه بود [۲۴ و ۳۱]. این مشاهدات نشان می‌دهد که کلائزن *S.horrens* ممکن است از نوع I باشد. وزن مولکولی کلائزن دیواره بدن هر دو گونه از خیار دریایی در تحقیق حاضر (۱۲۵-۲۵۰ کیلو Dalton) است که در مقایسه با کلائزن اسفنج (۵۸ کیلو Dalton) و کلائزن استخوان گاو میش (۱۱/۷-۲۵/۳ کیلو Dalton) دارای وزن مولکولی بالایی می‌باشد اما نسبت به کلائزن پوست خوک (۲۰۵-۱۵۰ کیلو Dalton) دارای وزن مولکولی پایین تری می‌باشد. کلائزن استخراجی از پوست ماهی مرکب گونه *Sepia Iycidas* نیز تنها یک باند ساده آلفا را نشان داد و بنظر می‌رسد که α_1 بوده است و یک باند سنگین بتا در کلائزن محلول در پیسین آن بدست آمد که مشابه با نتایج تحقیق حاضر است. اخیراً یک هتروتروایمر منحصر بفرد $\alpha_3\alpha_2\alpha_1$ شامل سه زنجیره غیر یکسان در کلائزن پوست ماهی پولاک آلاسکا بوسیله [۳۲] گزارش شده بود که نشانگر وجود زنجیره α_3 بود. وجود و یا عدم وجود

این مقدار با نسبت هیدروکسی پرولین به پرولین خیار دریایی *Stichopus japonicus* گزارش شده توسط [۳۱] برابر بود. مقدار ایمینو اسیدهای کلژن هیدرولیز شده (پرولین + هیدروکسی پرولین) در تحقیق حاضر ۱۶۱ از ۱۰۰۰ می باشد که با مقدار ایمینو اسید PSC گزارش شده توسط [۷] (۱۶۳ میلی گرم در گرم) [۳۱]، (۱۶۱ میلی گرم در گرم) مشابه می باشد. محتوای بالای ایمینو اسیدها، به ویژه محتوای هیدروکسی پرولین، بسیار با اهمیت است، زیرا بر خواص عملکردی کلژن و همچنین افزایش پایداری حرارتی کلژن تاثیرگذار است [۳]. این اطلاعات نشان می دهد که خیار دریایی گونه *Stichopus horrens* دارای برنامه های کاربردی گسترده ای در صنایع غذایی می باشد. سیستئین عمدها در منابع آب شیرین و نه در منابع دریایی شناسایی نشده است [۳۵] مطالعات مختلف تایید کرده اند که نسبت کم لیزین به آرژنین به طور قابل توجهی غلظت کلسترول را در سرم و آورت، کاهش می دهد و پیشنهاد شده که نسبت کم سطح کلسترول را اعمال می کند [۳۶]. در مطالعه حاضر، مقدار نسبت Lys/Arg حدود ۰/۱۴ است که نسبت به سایر محصولات شیلاتی این نسبت Lys/Arg بسیار کمتر است این نسبت در خیار دریایی جنس *C. frondosa* ۰/۹۶ [۳۷]، در خیار دریایی جنس *C. maenas* ۰/۸۸ [۳۶] و در دیواره بدن خیار دریایی سیاه و قرمز جنس (*Apostichopus japonicas*) (۰/۴۱-۰/۳۴) است [۲۵] بنابراین، این نتایج نشان می دهد که دیواره بدن خیار دریایی برای افراد مبتلا به چربی خون مفید می باشد.

۴- خصوصیات فیزیکوشیمیایی ژلاتین

نتایج حاصل از خصوصیات فیزیکوشیمیایی ژلاتین دیواره بدن خیار دریایی *S. horrens* در جدول ۳ گزارش شده است.

خیار دریایی گونه *S. japonicus* کمتر است. میزان اسید آمینه گلایسین، آلانین، گلوتامیک اسید، والین، آرژنین، تیروزین، ترئونین، لیزین، لوسین و ایزولوسین خیار دریایی گونه *S. horrens* در تحقیق حاضر از میزان این اسیدهای آمینه در خیار دریایی گونه *S. japonicus* اندکی بیشتر است [۳۱].

جدول ۲ ترکیبات اسید آمینه کلژن خیار دریایی

(میلی گرم در گرم)

آمینو اسید	میزان
هیستیدین	۵
ایزولوسین	۲۲
لوسین	۱۸
لیزین	۸
متیونین	۸
فیلآلانین	۳
تیروزین	۵
ترئونین	۲۴
آرژنین	۵۵
والین	۲۴
آسپارتیک اسید	۶۰
گلوتامیک اسید	۱۱۰
سرین	۴۲
گلایسین	۳۲۵
آلانین	۱۱۰
پرولین	۹۲
هیدروکسی پرولین	۶۹
هیدروکسی لیزین	۱۰
کل	۱۰۰

در مطالعه حاضر نسبت هیدروکسی پرولین به پرولین کلژن دیواره بدن خیار دریایی گونه *S. horrens* برابر با ۰/۷ بود که

جدول ۳ خصوصیات فیزیکوشیمیایی ژلاتین دیواره بدن خیار دریایی *S. horrens*

ویسکوزیته	دماه بستن	زمان بستن	دماه باز	زمان باز	درصد پروتئین ژلاتین
۶۰ □ C	شدن ژل	شدن ژل	شدن ژل	شدن ژل	شدن ژل
۲,۰۶ cp	۱۰m	۳۰ °C	۸m	۵ °C	mg/ml ۸۷,۹۳

ویسکوزیته ژلاتین استخراج شده در دمای 40°C برابر با $\text{cp} 206$ طبق جدول ۳ می باشد. این مقدار از ویسکوزیته ژلاتین دیواره بدن خیاردریایی از ویسکوزیته ژلاتین تجاری گاو و ماهی های سرد آبی و گربه ماهی کمتر است. مقدار ویسکوزیته برای بیشتر ژلاتین های تجارتی از محدوده 2 mPa.s تا 7 mPa.s آنهایی که تخصصی هستند بالای 13 mPa.s می باشد [۳۸]. گمان می شود که علت پایین بودن ویسکوزیته ژلاتین استحصالی از کلاژن دیواره بدن خیاردریایی حرارت اعمال شده حین اندازه گیری این خصوصیت و همچنین بالا بودن رقت نمونه و شرایط استخراج و محلولی که نمونه ها با آن تیمار شده اند یعنی اسید می باشد. ژلاتینی که دارای ویسکوزیته پایین باشد تولید ژل ضعیف و براق می کند و ژلاتینی که دارای ویسکوزیته بالا می باشد تولید ژل های سفت می کند. یعنی ژلاتین هایی که ویسکوزیته بالایی دارند ژله های جویدنی تری نسبت به ژلاتین هایی با ویسکوزیته پایین و درخشان تر تولید می کنند. پیشنهاد می شود ویسکوزیته با دستگاه ویسکومتر دیجیتال در رمپ دمایی مختلف نیز اندازه گیری شود. نتایج حاصل از مقایسه خصوصیات فیزیکی و شیمیایی ژلاتین استحصالی از کلاژن دیواره بدن خیار دریایی *S.horrens* با میزان استاندارد GMIA [۳۹] نشان داد که ژلاتین اسیدی استحصالی از کلاژن دیواره بدن خیار دریایی *S.horrens* جهت استفاده در صنایع دارویی و غذایی و تولید کپسول های نرم دارای خصوصیات منطبق بر استاندارد می باشد به این صورت که ویسکوزیته ژلاتین استحصالی در رنج ویسکوزیته استاندارد ژلاتین اسیدی قرص ها و خوراکی ها قرار دارد و همچنین با توجه به مطابقت میزان درصد پروتئین آنها با درصد پروتئین استاندارد در ساخت کپسول های نرم نیز می تواند زمینه کاربردی آن گستره ده گردد. همچنین از این ژلاتین ها می توان در تولید فرآورده های غذایی که باید در یخچال نگهداری شود نیز مورد استفاده قرار گیرد چرا که در دمای یخچال حالت ژل دارد.

۴- نتیجه گیری

ترکیبات اسید آمینه و SDS-PAGE نشان داد که کلاژن از نوع I بوده و یک زنجیره α_1 تقریبا 125 kDa را نشان داد. کلاژن محلول در پیسین حاوی مقدار زیادی از ایمینو اسیدها $161 \text{ میلی گرم در گرم}$ را نشان داد. از آنجاییکه بدن به 10 اسید آمینه

همانطور که از جدول ۳ مشاهده می شود نقطه تشکیل ژل و نقطه ذوب ژل و ویسکوزیته محلول ژلاتین تعیین شد. دمای تشکیل ژل از ژلاتین دیواره بدن خیاردریایی در مطالعه حاضر 5°C است که دمای تشکیل ژل ژلاتین دیواره بدن خیاردریایی مورد مطالعه در تحقیق حاضر تقریباً به دمای تشکیل ژل ژلاتین ماهیان سرد آبی ($12-4^{\circ}\text{C}$) نزدیک است اما از دمای تشکیل ژل ژلاتین ماهی خاویاری (*Amur sturgeon*) (13°C)، پوست خوک ($19-18^{\circ}\text{C}$ ، ماهیان گرم آبی (24°C) پایین تر می باشد [۲]. نقطه ذوب ژلاتین استحصالی از کلاژن دیواره بدن خیار دریایی *S.horrens* 30°C و به نقطه ذوب ژلاتین گاو ($30-32^{\circ}\text{C}$) نزدیک است و نسبت درجه سانتی گراد) و خوک ($32-30^{\circ}\text{C}$) نزدیک است (درجه سانتی گراد) و ماهیان ($23-29^{\circ}\text{C}$) و ماهیان گرمابی (درجه سانتی گراد) و ماهیان سردابی (10°C) درجه سانتی گراد) دارای مقدار بالاتری می باشد [۲۱]. نقطه ذوب ژلاتین پستانداران پایین تر و با نقطه ذوب ژلاتین پستانداران در یک رنج می باشد در حالیکه نقطه ذوب ژلاتین و نقطه تشکیل ژلاتین ماهی از نقطه ذوب ژلاتین و نقطه تشکیل ژلاتین پستانداران پایین تر است. نتایج نشان می دهد که ژلاتین استحصالی از دیواره بدن خیاردریایی از نقطه ذوب بالایی و دمای شروع تشکیل ژل پایینی برخوردار است. با توجه به بالا بودن نقطه ذوب در ژلاتین دیواره بدن خیار دریایی تصور می شود که ژلاتین حاصله دارای محتوای بسیار بالایی از ایمینو اسیدها (پرولین + هیدروکسی پرولین) می باشد و به همین خاطر است که ژلاتین حاصله از پایداری حرارتی بسیار بالایی برخوردار می باشد که این امر حائز اهمیت است. از آنجایی که ژلاتین استحصالی دارای نقطه ذوب بالایی می باشد در نتیجه این ویژگی کاربرد این محصول را در فرآورده های غذایی افزایش می دهد.

ویسکوزیته دومین ویژگی فیزیکی و با اهمیت از لحاظ تجارتی ژلاتین [۴] است. تیمارهای مختلف، درجه حرارت استخراج ژلاتین و غلظت بروی ویسکوزیته اثر می گذارند [۳۷]. غلظت محلول ژلاتین دیواره بدن خیار دریایی 0.1% بود. از آنجایی که دمای استاندارد برای اندازه گیری ویسکوزیته 60°C می باشد و افزایش درجه حرارت سبب کاهش ویسکوزیته می شود.

- [7] Saito, M., Kunisaki, N., Urano, N., and Kimura, S. 2002. Collagen as the major edible component of sea cucumber (*Stichopus japonicus*). *Journal of Food Science*, 67, 1319-1322.
- [8] Pei, X. R., Yang, R. Y., Zhang, Z. F., Xu, Y. J., Han, X. L., Wang, J. B., and Li, Y. 2008. Effects of marine collagen peptide on delaying the skin aging. *Zhonghua Yu Fang Yi Xue Za Zhi*, 42(4), 235-238.
- [9] Purcell, S., Lovatelli, A., Vasconcellos, M., and Ye, Y. 2010. Managing sea cucumber fisheries with an ecosystem approach .FAO Fisheries and Aquaculture Technical Paper.No.620,Rome , Italy , <http://www.earthprint.com/productfocus.php?id=FAO110866>.
- [10] Mahjoorian, A., Mortazavi, S. A., Tavakolipour, H., Motamedzadegan, A., and Askari, B. 2013. Rheological properties of skin gelatin of Beluga Sturgeon (*Huso huso*) from The Caspian Sea. *Annals of Biological Research*, 4(7), 227-234.
- [11] Palpandi, C., Ramasamy, P., Rajinikanth, T., Vairamani, S., and Shanmugam, A. 2010. Extraction of collagen from mangrove archeogastropod *Nerita crepidularia* Lamarck, 1822. *American-Eurasian Journal of Scientific Research*, 5(1), 23-30.
- [12] Adibzadeh, N., Aminzade, S., Jamili, S. and Mostafavi, P. 2012. Isolation and characterization of collagen from localized sea cucumber (*Holothuria parva*) of Oman Sea. *NCMBJ*, (6), 59-65.
- [13] Trotter, J. A., Lyons-Levy, G., Thurmond, F. A., and Koob, T. J. 1995. Covalent composition of collagen fibrils from the dermis of the sea cucumber, *Cucumaria frondosa*, a tissue with mutable mechanical properties. *Comparative Biochemistry and Physiology*, 112A, 463-478.
- [14] Bechtel, P. J., Oliveira, A. C. M., Demir, N., and Smiley, S. 2012. Chemical composition of the giant red sea cucumber, *Parastichopus californicus*, commercially harvested in Alaska. *Food Science & Nutrition*, 1 (1), 63-73.
- [15] Association of Official Analytical Chemists (AOAC). 2005. Official methods of analysis of AOAC International (18th ed). Gaithersburg, MD: AOAC International.
- [16] Gornal, A. G., Bardwil, G. S., and David, M. M. 1949. Determination of serum proteins by the mean of the Biuret reactions. *Biochemistry*, 177, 751-766.

ضروری نیاز دارد ۹ عدد از این اسید آمینه در کلاژن دیواره بدن خیار دریابی موجود می باشد و یوسکوژینه ژلاتین با غلظت٪ ۱ در دمای ۶۰ درجه دارای مقدار cp ۲/۰۶ بود. ژلاتین استحصالی از دیواره بدن خیاردریابی از نقطه ذوب بالای و دمای شروع تشکیل ژل پایینی برخوردار است. نتایج نشان می دهد که خیار دریابی یک منبع مطلوب برای تولید کلاژن و ژلاتین جهانی می باشد.

۵- سپاسگزاری

از دانشگاه دریانوردی و علوم دریابی چهارمین انجام این پژوهش را در قالب پایان نامه کارشناسی ارشد خانم نورا برزکار فراهم نمود تشكر و قدردانی می نمایم.

۶- منابع

- [1] Zhu, C. F., Li, G. Z., Peng, H. B., Zhang, F., Chen, Y., and Li, Y. 2010. Effect of marine collagen peptides on markers of metabolic nuclear receptors in type 2 diabetic patients with/without hypertension. *Biomedical and Environmental Sciences*, 23(2), 113-120.
- [2] Gomez-Estaca, J., Gomez-Guillen, M.C., Fernandez-Martin, F., and Montero, P. 2011. Effects of gelatin origin, bovine-hide and tunaskin, on the properties of compound gelatin-chitosan films. *Food Hydrocolloids*, 25, 14-61.
- [3] Gómez-Guillén, M.C., Turnay, J., Fernández-Díaz, M.D., Ulmo, N., Lizarbe, M.A., and Montero, P. 2002. Structural and physical properties of gelatin extracted from different marine species: A comparative study. *Food Hydrocolloids*, 16(1), 25-34.
- [4] Kim, S., and Mendis, E. 2006. Bioactive compounds from marine processing by products: a review. *Food Research International*, 39, 383-393.
- [5] Senchiu, B., Avena-Bustillos, R. J., Shey, J., Yee, E., Bechtel, P., Imam, S. H., Glenn, G. M. and Orts, W. J. 2006. Rheological and mechanical properties of cross-linked fish gelatins. *Polymer*, 47, 6379-6386.
- [6] Karim, A. A. and Bhat, R. 2009. Fish gelatin: properties, challenges and prospects as an alternative to mammalian gelatins. *Food Hydrocolloids*, 23, 563-576.

- [28] Chang-Lee, M.V., Price, R.J. and Lampila, L.E. 1989. Effect of processing on proximate composition and mineral content of sea cucumbers (*Parastichopus* spp.). *Journal of Food Science*, 54, 567-568.
- [29] Bordbar, S., Anwar, F., and Saari, N. 2011. High-Value Components and Bioactives from Sea Cucumbers for Functional Foods. A Review," *Marine Drugs*, 2011, 9, 1761-1805.
- [30] Sidwell, V. D. 1981. Chemical and nutritional composition of finfishes ,whales, crustaceans, mollusks, and their products. NOAA Technical Memorandum NMFS F/SEC-11, U.S. Dept. of Commerce, Washington DC.
- [31] Cui, F. X., Xue, C. H., Li, Z. J., Zhang, Y. Q., Dong, P., Fu, X. Y. and Gao, X. 2007. Characterization and subunit composition of collagen from the body wall of sea cucumber *Stichopus japonicus*. *Food Chemistry*, 100, 1120-1125.
- [32] Kimura, S., and Ohno, Y. 1987. Fish type I collagen: tissue-specific existence of two molecular forms, $\alpha_1\alpha_2\alpha_3$, in Alaska pollack. *Comparative Biochemistry and Physiology*, 88B, 409–413.
- [33] Robinson, J. J. 1997. Comparative biochemical analysis of sea urchin peristome and rat tail tendon collagen. *Comparative Biochemistry and Physiology*, 117B, 307–313.
- [34] Nagai, T., Araki, Y., and Suzuki, N. 2002. Collagen of skin of ocellate puffer fish (*Takifugu rubripes*). *Food Chemistry*, 78, 173–177.
- [35] Zhang, F., Wang, A., Li, Z., He, S., and Shao, L. 2011. Preparation and characterisation of collagen from freshwater fish scales. *Food and Nutrition Sciences*, 2, 818–823.
- [36] Inhamuns, A. J., Franco, M. R. B., and Batista, W. S. 2009. Seasonal variations in total fatty acid composition of muscles and eye sockets of tucunare (*Cichla* sp.) from the Brazilizn Amazon area. *Food Chemistry*, 117, 272-275.
- [37] Jing, W., Chaoqun, H., and Sigang, F. 2010. Chemical composition and nutritional quality of sea cucumbers. *Journal of Science and Food Agriculture*, 90, 2469-2474.
- [38] Banks, F.A. 1990. Gelatin. In: Harris, P. (Ed.). *Food Gels*. 233-389. New York: Elsevier Applied Sciences.
- [39] GMI, 2003. Standard Methods for Sampling and Testinfg of Gelatin. New York: s.n.
- [17] Bligh, E. G., and Dyer, W. J. 1959. A rapid method of total lipid extraction and purification. *Canadian Journal of Physiology and Pharmacology*, 37(8), 911–917.
- [18] Laemmli, U. K. 1970. Cleavage of structural proteins during the assembly of the head of bacteriophage T4. *Nature*, 227, 680–685.
- [19] Bahadar Khan, S., Qian, Z. J., Ryu, B., and Kim, S. K. 2009. Isolation and Biochemical Characterization of collagens from Seaweed Pipefish, *Syngnathus Schlegeli*. *Biotechnology and Bioprocess Engineering*, 14, 436-442.
- [20] Bidlingmeyer, B. A., Cohen, S. A., Tarvin, L. 1984. Rapid analysis of amino acids using pre-column derivatisation. *Journal of Chromatography*, 336, 93–104.
- [21] Gudmundsson, M., and Hafsteinsson, H. 1997. Gelatin from cod skins as affected by chemical reatments. *Journal of Food Science*, 62, 37–47.
- [22] Muyonga, J. H., Cole, C. G. B., and Duodu K. 2004. Extraction and physico-chemical characterisation of Nile perch (*Lates niloticus*) characterisation of Nile perch skins and bone gelatin. *Journal of Food Hydrocolloids*. 18, 581-592.
- [23] British standard institute . 1975. Methods for sampling and testing gelatin (physical & chemical methods).Gr 8. London, UK. BSI / 757.
- [24] Liu, Z., Oliveira, A. C. M., and Su, Y. C. 2010. Purification and characterization of pepsin-solubilized collagen from skin and connective tissue of giant red sea cucumber (*Parastichopus californicus*). *Journal of Agricultur and Food Chemistry*, 58, 1270–1274.
- [25] Lee, M. H., Kim, Y. K., Moon, H. S., Kim, K. D., Kim, G. G., Cho, H. A., Yoon, N. Y., Sim, K. B., Park, H. Y., Lee, D. S., Lim, C.W., Yoon, H. D., and Han, S. K. 2012. Comparison on Proximate Composition and Nutritional Profile of Red and Black Sea Cucumbers (*Apostichopus japonicus*) from Ulleungdo (Island) and Dokdo (Island), Korea. *Food Science and Biotechnology*, 21(5), 1285-1291.
- [26] DHEW, 1972. Food composition table for us in east Asia. DHEW Publication No. (NIH) 73-465, U.S. Dept. of Health, Education, and Welfare, Washington, DC.
- [27] Tanikawa, E., 1955. Studies on the protein of the meat of sea cucumber (*Stichopus japonicus*), Hokaido: Memoar of the Facualey of Fisheries of Hokaido University. No3:1.

Sea cucumber (*Stichopus horrens*) body wall collagen of Chabahar bay and its gelatin properties

Attaran Fariman, G. ^{1*}, Taheri,A. ², Barzkar, N. ³

1. Department of Marine Biology, Faculty of Marine Sciences, Chabahar Maritime University.

2. Department of Fisheries, Faculty of Marine Sciences, Chabahar Maritime University.

3. M.s student, Department of Marine Biology, Faculty of Marine Sciences, Chabahar Maritime University

(Received: 93/4/23 Accepted: 93/8/7)

The natural and bioactive compounds from marine animals can be used as functional compositions for healthcare. Collagen and gelatin of marine animals could be having pharmacological and cosmetic applications. In the present study collagen was extracted from the body wall of sea cucumber (*S.horrens*) collected from Chahbahar Bay and its Amino acid composition was investigated. Also, gelatin from this collagen was extracted according to acidic hydrolyzed method and the functional properties were studied. The type of purified collagen was identified by the SDS-PAGE method. The results indicated the extracted collagen was the type I, because it had a α_1 chain by the molecular weight of 125 KDa and a heavy band of β chain with the molecular weight of 250 KDa. The collagen contained high amount of Imino Acids and the glycine was the dominant Amino acid. The melting and gelling point of the Gelatin was 30°C and 5°C, respectively. The viscosity of the gelatin was 2.065 cp, lower than other fish species and mammals.

Keywords: Sea cucumber, Collagen, Gelatin, Functional properties

* Corresponding Author E-Mail Address: gilan.attaran@gmail.com