

مقایسه تغییرات ترکیب اسید چرب و آمینه در سوریمی تهیه شده از ماهی کیلکای معمولی به دو روش شستشو و تغییر pH طی دوره‌ی نگهداری در شرایط انجماد

سیده زهره قیامی، سید ولی حسینی*، حسین خدایی

گروه شیلات، دانشکده منابع طبیعی، دانشگاه تهران، کرج، ایران.

*تویینده مسئول: hosseinisv@ut.ac.ir

تاریخ پذیرش: ۹۹/۳/۱۵

تاریخ دریافت: ۹۸/۳/۲۱

چکیده

در تحقیق حاضر کیفیت تغذیه‌ای سوریمی تهیه شده از ماهی کیلکای معمولی دریای خزر (*Clupeonella caspia*) تهیه شده به دو روش شستشو و تغییر pH در طی دوره‌ی نگهداری انجماد مورد بررسی قرار گرفت. نمونه‌های تهیه شده به مدت سه ماه در شرایط انجماد نگهداری و کیفیت آن‌ها از نظر برخی از خصوصیات تغذیه‌ای (نسبت n_3/n_6 ، شاخص‌های کیفیت چربی مانند شاخص ترومبوژنیک و شاخص آتروژنیک و نسبت NEAA/EAA) بررسی شد. براساس نتایج تغییرات شاخص آتروژنیک در واحد زمان معنی‌دار بود ($P < 0.05$). این شاخص به‌طور میانگین در روش تغییر pH در طی دوره نگهداری بالاتر از روش شستشو بود و همچنین میزان شاخص ترومبوژنیک به طور میانگین در روش تغییر pH بالاتر از روش شستشو بود و میزان این شاخص در دو ماه اول کاهش و در ماه آخر دوره نگهداری افزایش یافت. نسبت EAA/NEAA در روش تغییر pH بیشتر از روش شستشو بود ($P < 0.05$). در رابطه با تغییرات نسبت n_6/n_3 بین روش شستشو و تغییر pH معنی‌دار نبود ($P > 0.05$) ولی این نسبت دارای تغییرات معنی‌داری در طی مدت نگهداری بود و زمان تاثیر معنی‌داری در رابطه با این شاخص داشت ($P < 0.05$). نتایج نشان داد که مقادیر مرتبط با شاخص‌های کیفیت تغذیه‌ای اندازه‌گیری شده در سوریمی تهیه شده به روش تغییر pH از مطلوبیت بهتری نسبت به روش شستشو را دارا می‌باشد.

وازگان کلیدی: کیلکای معمولی، سوریمی، پروتئین ایزوله، شاخص‌های تغذیه‌ای.

آن‌ها و همچنین افزایش تقاضا برای مصرف محصولات شیلاتی مبتنی بر سوریمی و همچنین عدم دسترسی ماهیان مذکور برای برخی از کشورها از جمله ایران، منابع آبزی جدیدی (از قبیل کیلکا ماهیان از دریای خزر و ساردين و فانوس ماهیان از خلیج فارس و دریای مکران و همچنین انواع کپورماهیان پرورشی به‌ویژه کپور نقره‌ای) برای تهیه سوریمی مورد توجه قرار گرفته‌اند.

کیلکا ماهیان از جمله ماهیان پلاژیک دریای خزر می‌باشند که به دلیل جثه کوچک و مشکلات ناشی از آماده‌سازی آن‌ها، کمتر مورد مصرف مستقیم انسانی قرار گرفته‌اند و بیشتر جهت تهیه پودر ماهی مورد استفاده قرار گرفته‌اند. در تحقیق حاضر کیلکای معمولی، به دلیل درصد صید بالاتر آن نسبت به سایر کیلکا ماهیان برای پژوهش مورد نظر انتخاب گردید (Shabani, 2010).

مقدمه

سوریمی به گوشت چرخ شده ماهی اطلاق می‌شود که قسمت اعظم ترکیبات محلول در آب آن توسط فرایند شستشو خارج شده و پروتئین میوفیبریل باقی مانده قبل از انجماد با مواد محافظت کننده از پروتئین در برابر سرما مخلوط گردد (سوریمی منجمد). در گذشته برای تهیه سوریمی بیشتر از Hoki (*Macronus navaezeliae*), Pacific whiting (*Merluccius productus*) southern blue whiting (*Micromesistius poutassous*), Northern blue whiting (*Micromesistius australis*), Threadfin yellow bream (*Nemipterus japonicus*), croaker (*Pseudosciaena manchurica* می‌شد. این ماهیان به دلیل داشتن چربی و همچنین عضلات تیره کمتر، سوریمی مرغوبی داشتند (Shabani, 2010). اما امروزه به دلیل کمبود ذخایر

(al., 2009). بنابراین به نظر می‌رسد که هر کدام از شیوه‌های مذکور مورد استفاده در تهیه کنستانترۀ پروتئینی ماهی، تأثیر خاصی بر کیفیت تغذیه‌ای محصول به جای بگذارند. از همین رو مطالعه حاضر بدنبال دلایل تأثیر هر یک از دو روش مرسوم و تغییر pH بر کیفیت خصوصیات تغذیه‌ای (نسبت n_3/n_6) شاخص‌های کیفیت چربی مانند TI و AI، نسبت NEAA/EAA (NEAA/EAA) سوریمی تهیه شده از ماهی کیلکای معمولی با استفاده از روش شستشو و تغییر pH می‌پردازد.

مواد و روش‌ها

در این تحقیق از ماهی کیلکای معمولی در اوزان بازاری استفاده شد. نمونه‌های مورد نیاز (به میزان تقریبی ۸ کیلو) از صید روزانه بندر انزلی تهیه شد. انتخاب نمونه‌ها به صورت تصادفی و از بین نمونه‌ها سالم (فاقد آسیب دیدگی فیزیکی) و تقریباً هماندازه بود. نمونه‌ها پس از تهیه و شستشو با آب تمیز، بلافصله در جعبه یونولیت همراه با یخ (نسبت ۳ به ۱ از یخ و ماهی) به آزمایشگاه منتقل و سپس تخلیه شکمی شد. برای تهیه سوریمی استخراج پروتئین به دو شیوه شستشو (مرسوم) و روش تغییر pH مورد استفاده قرار گرفت. برای تهیه سوریمی به روش تغییر pH ماهیان تخلیه شکمی شده به همراه پوست و استخوان دستگاه چرخ گوشت با قطر منفذ ۲ میلی-متر چرخ گردید. نمونه‌ها در روز اول و سپس هر ماه و به مدت ۳ ماه از لحاظ ماندگاری مورد مطالعه قرار گرفت.

روش شستشو: برای تهیه سوریمی به روش شستشو، مطابق روش Shimizu و همکاران (۱۹۹۲) عمل گردید. ابتدا ماهیان با آب سرد (۴ درجه سانتی‌گراد) و تمیز شسته و سپس فیله و استخوان-گیری گردید (به صورت دستی). برای تهیه سوریمی، فیله‌ها به وسیله دستگاه چرخ گوشت با قطر منفذ ۲ میلی‌متر چرخ گردید. گوشت چرخ شده طی ۳ مرحله و در هر مرحله به مدت ۱۵ دقیقه با آب مقطر

برآوردها نشان می‌دهد که میزان تولید جهانی سوریمی حدود هشت میلیون تن می‌باشد که تقریباً تمامی آن به روش مرسوم (شستشو) تهیه می‌شود (FAO, 2012). نظر به وجود برخی معایب در روش مرسوم تهیه سوریمی مانند بازدهی پایین، نیاز به مصرف آب فراوان و بدنبال آن مشکلات زیست‌محیطی ناشی از دفع آن، حذف عمدۀ ترکیبات ضداکسیداسیون‌های طبیعی موجود در گوشت و غیره، محققین را بر آن داشت تا از روشی کارآتر جهت تهیه سوریمی از آبیان استفاده نمایند. یکی از مهمترین روش‌ها، تهیه پروتئین ایزوله شده ماهی (Fish protein isolate) به روش تغییر pH محیط (pH-shifting) می‌باشد. اساس تهیه پروتئین ایزوله شده ماهی به روش تغییر pH، بر تغییر در بار الکتریکی پروتئین ماهی از طریق افزودن اسید یا قلیاً مبتنی بوده و بدین طریق موجب انحلال و رسوب پروتئین ماهی می‌گردد. پروتئین‌های ماهی در نقطۀ ایزوالکتریک خود از نظر بار الکتریکی خنثی بوده و کمتر از حالت یونیزه آب دوست خواهد بود. به همین دلیل در نقطۀ ایزوالکتریک، حلایت پروتئین و ظرفیت اتصال آب به آن به کمترین مقدار خود می-رسد (Gehring et al., 2011). پروتئین‌های استخراجی به شیوه‌ی بازی-اسیدی دارای خصوصیات عملکردی مناسبی جهت استفاده در صنایع غذایی می‌باشند (Taskaya et al., 2009). مطالعات نشان داده‌اند که همزمان با استخراج پروتئین به این شیوه، چربی موجود در ماده اولیه نیز استخراج می‌گردد (Hultin and Kellehr, 2002; Gehring, 2011). از آنجا که چربی ماهیان نقش اصلی را در بروز و تشدید فساد آن‌ها بازی می‌کند (Kristinsson et al., 2000) به نظر می‌رسد که محصول به دست آمده با این روش، قادر خواهد بود از مدت ماندگاری بالاتری نیز برخوردار باشد. تغییر pH ماهی در pH قلیایی، اجازه‌ی بازیابی پروتئین‌ها با خواص عملکردی بهتر را می‌دهد و در نتیجه خواص بافت و رنگ بهتر می‌شود (Kristinsson et al., 2006; Nolsoe et al., 2006).

کردن ۲ فاز تشکیل شد که آب و پروتئین رسوب کرده می باشد. آب را خالی و پروتئین را از فالکون-های ۵۰ سی سی جدا شد. چون نمونه‌ها رطوبت بالای ۹۰٪ داشتند، با استفاده از پارچه صافی و تحت فشار، رطوبت اضافی خارج شد.

آزمایشات

تعیین ترکیب اسید چرب: برای استخراج چربی، مقدار ۳ گرم نمونه به درون دکانتور انتقال یافت، سپس ۷ میلی لیتر متانول به نمونه اضافه گردید. دکانتور به مدت ۱ دقیقه به شدت تکان داده شد. سپس ۱۴ میلی لیتر محلول کلروفرم به آن اضافه گردید و دوباره به مدت ۱ دقیقه به شدت تکان داده شد. در ادامه دکانتورها در یک مکان تاریک به مدت ۲۴ ساعت قرار گرفتند. جهت جداسازی چربی از حلال، ظرف‌هایی شیشه‌ای که محتوی چربی و حلال بودند در حمام آب گرم قرار گرفت و گاز ازت به درون ظرف وارد گردید. به این ترتیب پس از چند دقیقه حلال تبخیر و از ظرف خارج گردید و نهایتاً چربی باقی ماند (Folch *et al.*, 1957).

به منظور استری کردن چربی از روش Firestone و همکاران (۱۹۹۸) استفاده شد. ۵ میلی لیتر سود متانولی ۰.۲٪ ۲ گرم NaOH در ۱۰۰ گرم متانول) به ۵۰ تا ۱۰۰ میلی گرم چربی استخراج شده اضافه گردید (علت تفاوت در مقدار چربی مورد استفاده در این است که بدایم در کدام یک از مقادیر ذکر شده بهترین پیک به دست می‌آید. چون هرچه مقدار چربی مورد استفاده کمتر باشد، پیک‌ها واضح‌تر و به اصطلاح شارپ‌تر خواهد بود. گفته می‌شود برای بررسی پروفیل اسید چرب در ماهیان مقدار ۵۰ میلی گرم چربی ماهی باید با ۵ سی سی سود متانولی مخلوط گردد، اما تا ۱۰۰ میلی گرم هم می‌توان استفاده کرد). سپس درب ظرف بسته و به شدت تکان داده شد و به مدت ۱۰ دقیقه در حمام آب جوش قرار گرفت. پس از خنک شدن محلول، ۳ میلی لیتر محلول BF_3 (تری بور فلوراید) به ترکیبات فوق اضافه شد و به مدت ۳-۲ دقیقه در حمام آب جوش

(نسبت ۴ به ۱ آب به گوشت ماهی) با درجه حرارت تقریبی ۴ درجه سانتی گراد شستشو گردید. مرحله سوم شستشو با آب نمک ۰/۳ درصد انجام گردید. پس از هر مرحله شستشو، فرآیند آبغیری توسط پارچه حریر (تنظیف) به صورت دستی انجام شد (سوریمی). مواد کرایوپروتکتنت (از اختلاط سوریمی با شکر به میزان ۴٪)، سوربیتول به میزان ۴٪ و سدیم تری پلی فسفات به میزان ۰/۳٪) به سوریمی تهیه گردیده اضافه و با آن مخلوط خواهد گردید (به منظور نگهداری سوریمی در شرایط انجماد) سوریمی تهیه گردیده در کیسه‌های نایلونی زیپ‌دار به ابعاد $20 \times 15 \times 2$ سانتی متر و به مقدار ۲۵۰ گرم بسته بندی گردید و به مدت سه ماه در دمای ۱۸- درجه سانتی گراد منجمد و نگهداری گردید.

pH تغییر: برای تهیه سوریمی، استخراج پروتئین به روش تغییر pH نمونه‌های ماهی ابتدا چرخ گردید و به نسبت ۱ به ۶ (گوشت چرخ شده حاصل از ماهی کاملاً تخلیه شکمی شده به آب) با آب توسط همزن (هموزنایزر) به مدت ۱۰ دقیقه مخلوط گردید. برای استخراج به شیوه‌ی بازی، pH مخلوط نمونه ماهی با آب به کمک NaOH ۶ مولار به ۱۱/۵ افزایش داده می‌شود. پس از این مرحله عمل سانتریفیوژ کردن نمونه‌ها در ۱۰۰۰ دور در دقیقه به مدت ۱۰ دقیقه و در دمای ۴ درجه سانتی گراد صورت پذیرفت، که حاصل آن تفکیک نمونه به سه فاز فوقانی (حاوی چربی)، فاز میانی (حاوی محلول پروتئینی) و فاز تحتانی (حاوی اسکلت، پوست، پروتئین‌های غیر قابل حل، چربی غشایی و غیره) می‌باشد. برای ترسیب پروتئین موجود در فاز میانی، pH لازم است که pH مخلوط با اسید یا باز به ایزو الکتریک پروتئین یعنی pH حدود ۵ رسانده شود که به آن اسید کلریدریک ۶ مولار اضافه و به مدت ۱۰ دقیقه با دستگاه هموژنایزر مخلوط و سپس مجدداً تحت سانتریفیوژ در ۱۰۰۰۰ دور در دقیقه به مدت ۱۰ دقیقه و در دمای ۴ درجه سانتی گراد قرار گرفت (Nolsoe and Undel, 2008). پس از سانتریفیوژ

در فوق)، مقدار هر یک از شاخص‌های کیفیت چربی شامل AI; atherogenic index thombogenic index براساس فرمول زیر محاسبه شد (Ulbricht and Southgate, 1991):

$$AI = [12:0 + 4(14:0) + 16:0] / [MUFA + n-3 PUFA + n-6 PUFA]$$

$$TI = [14:0 + 16:0 + 18:0] / [0.5MUFA + 0.5(n-6PUFA) + 3(n-3PUFA) + (n-3PUFA/n-PUFA)]$$

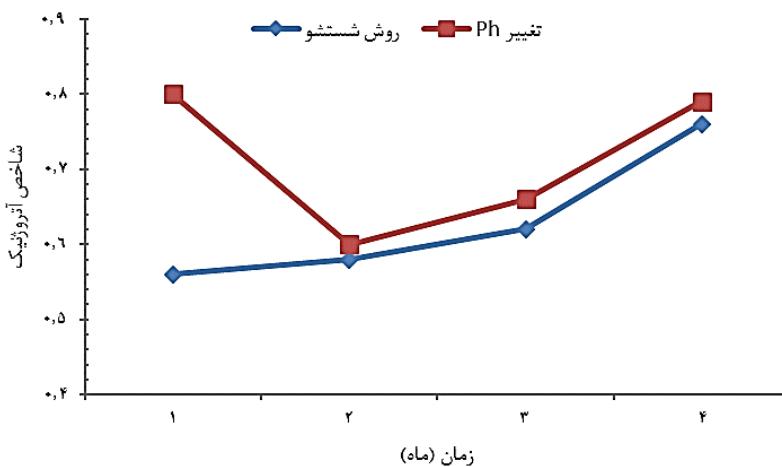
روش استخراج چربی از نمونه به روش Folch: مقدار یک گرم نمونه تازه و آب دار را در لوله آزمایش در پیچ‌دار قرار داده ۱۵ سی‌سی مخلوط کلروفورم + متانول (نسبت ۲ کلروفورم و ۱ متانول) به آن اضافه می‌نماییم درب لوله را بسته و حدود ۱۲ تا ۱۵ بار تکان می‌دهیم حال مقدار ۵ سی‌سی آب م قطر به لوله اضافه کرده و حدود ۱۵ بار تکان داده لوله‌ها را داخل جا لوله‌ای قرار داده تا محلول سه فاز شود فاز بالائی را جدا کرده دور می‌ریزیم باقی مانده را داخل دکانتور ریخته فاز پائینی را به داخل لوله دربدار دیگری انتقال داده و به وسیله گاز نیتروژن حلal آن که کلروفورم می‌باشد را تبخیر نموده باقی مانده در لوله آزمایش قابل استخراج است (Metcalf, 1966).

مراحل مشتق سازی اسید چرب نمونه روغن روش متکالف (Metcalf, 1966): ابتدا داخل لوله آزمایش در پیچ‌دار مقدار ۰/۱ گرم نمونه روغن استحصالی از سوریمی را می‌ریزیم. سپس مقدار ۵ میلی‌لیتر سود متانولی ٪۲ و یک سی‌سی محلول استاندارد داخل با غلظت ۲ میلی‌گرم بر سی‌سی حلal که در این روش از هگزان استفاده می‌شود به آن اضافه کرده درب لوله‌ها را بسته داخل حمام آب جوش به مدت ۱۰ دقیقه قرار می‌دهیم. بعد از گذشت زمان فوق و سرد گردیدن لوله‌ها درب آن‌ها را به آرامی باز کرده و مقدار دو و نیم از محلول BF_3 (بور تری فلورید متانول) به آن اضافه نموده، درب شیشه‌ها را بسته و به مدت ۳ دقیقه در داخل حمام آب جوش

قرار گرفت. به مواد حاصل ۱ میلی لیتر هگزان نرمال اضافه و بعد از تکان دادن مواد به آن ۱ میلی‌لیتر محلول نمک اشیاع (۳۰۰ گرم NaCl در ۱ لیتر آب مقطر) اضافه گردید.

محلول به دست آمده به شدت تکان داده شد و در جایی ساکن، مستقر گردید. بعد از پدیدار شدن دو فاز جداگانه، فاز بالایی به دقت جدا گردید. برای بررسی و شناسایی اسید‌های چرب موجود در نمونه از دستگاه گاز کروماتوگراف (GC) فیلیپس مجهر به ستون کاپیلاری از نوع BPX70 (60×0.32mm ID×0.25 μm - film thickness) SGE flame ionization detector; (FID) استفاده گردید. دمای آشکار ساز و محل تزریق به ترتیب بر روی ۲۸۰ و ۲۴۰ درجه سانتی‌گراد تنظیم شد. ۰/۲ میکرولیتر از نمونه استری با استفاده از سرنگ میکرولیتری به دستگاه گاز کروماتوگراف تزریق شد. دمای اولیه ستون روی ۱۶۰ درجه سانتی‌گراد تنظیم شد. بعد از مدت ۵ دقیقه، دمای ستون با سرعت ۲۰ درجه سانتی‌گراد در دقیقه به دمای ۱۸۰ درجه رسانده شد. به مدت ۱۰ دقیقه دما در این درجه باقی ماند و سپس با سرعت ۱ درجه سانتی‌گراد در دقیقه به دمای ۲۰۰ درجه سانتی‌گراد رسید. پس از یک دقیقه، دمای ستون با سرعت ۳۰ درجه سانتی‌گراد در دقیقه تا دمای ۲۳۰ افزایش یافت. در انتهای ستون به مدت ۵ دقیقه در دمای ۲۳۰ باقی ماند تا تمام ترکیبات از آن خارج گردد. در این روش از گاز هلیوم (با خلوص ۹۹/۹۹۹ درصد) به عنوان گاز حامل و گاز هیدروژن به عنوان سوخت، ازت (با خلوص ۹۹/۹ درصد) به عنوان گاز کمکی و هوای خشک استفاده شد. از مقایسه زمان بازداری کروماتوگرام‌های نمونه مجھول با کروماتوگرام‌های به دست آمده از محلول استاندارد اسیدهای چرب متیل استر، اسیدهای چرب موجود در عضله ماهی شناسایی شد، و نتایج به صورت درصد گزارش گردید.

شاخص‌های کیفیت چربی: براساس مقادیر به دست آمده از آزمایش پروفیل اسیدهای چرب (اشاره شده



شکل ۱ - تغییرات شاخص آتروژنیک در کنستانتنره پروتئین کیلکای تهیه شده به دو روش سوریمی و تغییر pH.

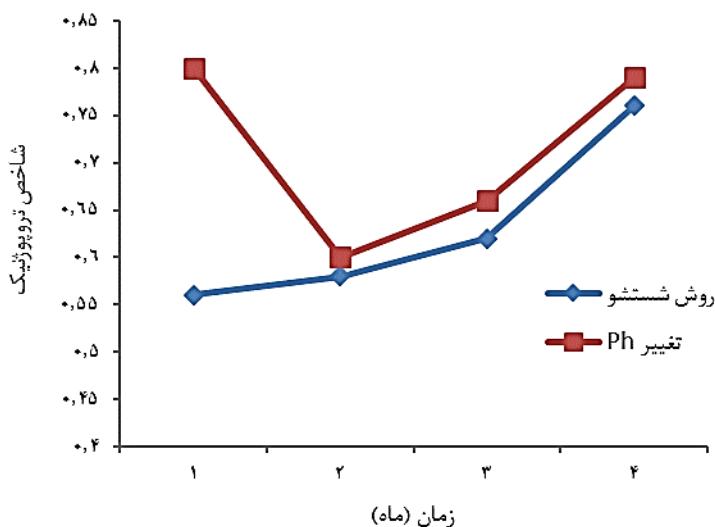
(2004). نمونه‌ها با بافر استات سدیم و سولفات مس (در pH ۵/۶) با ستون پانزده سانتی‌متری C18 (شرکت فنومونکس، آمریکا) و به روش ایزوکراتیک در طول موج ۲۳۵ نانومتر به کمک دستگاه HPLC (Perkin-Elmer Co, Series 200, USA) مورد سنجش قرار گرفتند.

آنالیز آماری: برای مقایسه میانگین نتایج حاصل از دو روش تهیه سوریمی با همدیگر، از آزمون paired t-test استفاده شد (در سطح احتمال $\alpha=0.05$). در خصوص شاخص‌های کیفی مربوط به دوره نگهداری هر کدام از روش‌ها (به طور جداگانه)، از آزمون تعزیه واریانس یک طرفه استفاده شد. در ابتدا شرط نرمال بودن قبل از آزمون آنالیز واریانس، با آزمون Shapiro-wilk و همگنی واریانس داده‌ها به وسیله آزمون لون (Levene) مورد بررسی قرار گرفت. جهت مقایسه میانگین بین زمان‌ها و تیمارهای مختلف آزمون دانکن در سطح اطمینان ۹۵ درصد استفاده شد. برای مقایسه میانگین هر یک از شاخص‌ها در طی دوره نگهداری از آزمون دانکن استفاده شد. کلیه آنالیزهای آماری با کمک نرم افزار آماری تحت ویندوز SPSS نسخه ۱۸ و رسم نمودارها با استفاده از برنامه اکسل (ویندوز ۲۰۰۷) انجام شد.

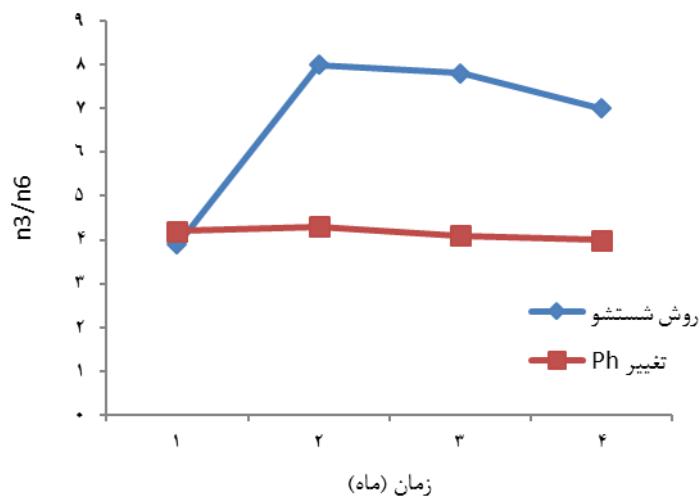
نتایج

شاخص آتروژنیک AI: نتایج آنالیز آماری نشان داد

قرار می‌دهیم. بعد از گذشت زمان فوق لوله‌ها را از حمام در آورده و بعد از خنک گردیدن درب آن‌ها را به آرامی باز کرده و مقدار یک میلی‌لیتر حلal هگزان به آن‌ها اضافه می‌نمائیم. درب لوله‌ها را بسته و به مدت ۲۰ ثانیه ورتكس می‌کنیم. سپس مقدار یک میلی‌لیتر محلول نمک طعام اضافه نموده درب را بسته و به شدت تکان می‌دهیم. لوله‌ها را در داخل جای لوله‌ای قرار داده تا محلول دو فاز شود. فاز بالائی را به آرامی جدا کرده و مقدار ۱/۲ میکرولیتر به وسیله سرنگ هامیلتون به دستگاه گاز کروماتوگرافی تزریق می‌نمائیم. جهت شناسایی اسیدهای چرب موجود در نمونه از دستگاه گازکروماتوگراف (GC) و آشکار ساز نوع FID استفاده خواهد گردید. در این روش از گاز هلیم به عنوان گاز حامل استفاده خواهد گردید. نظر به آن که که آشکارساز دستگاه به گونه‌ای به اسیدهای چرب حساس است که در ازاء هر اسید چرب که از ستون خارج می‌شود یک منحنی برابر با مقدار آن در کامپیوتر دستگاه ثبت می‌شود، با مقایسه زمان‌های خروج هر اسید چرب نمونه با زمان‌های خروج اسیدهای چرب استاندارد و همچنین مقایسه سطح زیر منحنی نمودارها رسم گردیده، تک‌تک اسیدهای چرب شناسایی و مقدار آن محاسبه گردید. تعیین پروفایل اسید آمینه: برای تعیین پروفایل اسید آمینه از روش هضم اسیدی و شناسایی آن با روش ایزوکراتیک استفاده گردید (Matloubi,



شکل ۲ - تغییرات شاخص تروپوزنیک در کنستانتره پروتئین کیلکای تهیه شده به دو روش سوریمی و تغییر pH



شکل ۳ - تغییرات شاخص $n-3/n-6$ در کنستانتره پروتئین کیلکای تهیه شده به دو روش سوریمی و تغییر pH

از روش شستشو بود (شکل ۲).

n-3/n-6: نتایج آنالیز نشان داد میزان $n-3/n-6$ دارای تغییرات معنی دار در طی نگهداری بود ($P<0.05$) و زمان تاثیر معنی دار داشت. تغییرات $n-3/n-6$ بین روش شستشو و تغییر pH معنی دار نبود ($P>0.05$) و جمع میانگین مربعات در روش شستشو بالاتر از تغییر pH مشاهده گردید (شکل ۳).

نسبت اسیدهای آمینه ضروری و غیرضروری: در طی ۳ ماه نگهداری این شاخص دارای روند صعودی می باشد. همچنان این شاخص ها در پروتئین ایزوله در زمان صفر بیشتر از روش شستشو می باشد که به نظر می رسد بازده بالاتر و احیای بالاتر پروتئین در آن

که با گذشت زمان، اگرچه مقادیر اندازه گیری شده برای شاخص AI در سوریمی تهیه شده به هر دو روش شستشو و تغییر pH معنی دار بود، اما مقدار آن در روش تغییر pH بالاتر از روش شستشو است (شکل ۱).

شاخص تروپوزنیک: نتایج آنالیز آماری نشان داد اثر متقابل زمان در روش شستشو و روش تغییر pH بر روی شاخص تروپوزنیک معنی دار نیست. اما تاثیر این دو روش به طور جداگانه بر روی شاخص در سطح ۵ درصد معنی دار بود ($P<0.05$). این میزان در ماه اول کاهش و در دو ماه آخر دوره نگهداری افزایش یافت. به طور میانگین این شاخص در روش تغییر pH بالاتر

جدول ۱ - اسید آمینه های غیرضروری.

NEAA	مجموع	روش شستشو روز اول	تغییر PH روز اول	روش شستشو ماه سوم	ماه سوم تغییر PH
Tyrosine		۴/۲۸	۹/۲۴	۴/۱۷	۶/۰۸
Arginine		۹/۷۵	۱۱/۶۷	۸/۰۹	۱۲/۳۳
Alanine		۸/۳۲	۸/۳۷	۵/۸	۷/۷۲
Aspartic acid		۱۲/۹۷	۱۷/۸۱	۱۰/۹۸	۱۵/۹
Glutamic/ asid		۲۵/۴۳	۲۰/۵۴	۲۲/۷۷	۲۸/۸
Glycine		۱۲/۶۲	۱۱/۷۸	۱۱/۳۲	۱۴/۳۳
Proline		۵/۳۹	۵/۶۸	۴/۹۱	۶/۴۷
Serine		۵/۴۳	۶/۷۴	۴/۸۶	۶/۵۵
	مجموع	۸۴/۱۷	۱۰/۱۸	۷۲/۹	۹۸/۱۸

جدول ۲ - اسید آمینه های ضروری.

EAA	روش شستشو ۱	تغییر PH ۱	روش شستشو ۲	تغییر PH ۲
Isoleusin	۸/۶۴	۶/۶	۱۱/۰۳	۴/۸۱
Leusin	۱۰/۱۴		۹/۰۳	۱۳/۰۵
Lysine	۱۰/۰۸	۱۴/۲۷	۹/۷۳	۱۱/۴
Methionine	۱/۶	۲/۱۷	۱/۶۴	۲/۰۷
Phenylalanin	۴/۸۹	۵/۷۸	۴/۴	۶/۲۷
Threonine	۶/۰۵	۷/۲۸	۵/۶۳	۷/۰۵
Valine	۶/۳۹	۸/۵۹	۵/۸۶	۸/۹۷
Histidine	۱/۹۲	۴/۲۷	۲/۰۲	۱/۶
Total	۴۶/۷	۵۹/۹۷	۴۳/۱۲	۵۷/۸۴

میزان تغییر pH بیشتر باشد یک پاستوریزاسیون ملایمی هم در گوشت اتفاق میافتد (and Beamer, 2009).

بررسی ها نشان می دهد که ترکیب اسیدهای چرب در روغن ماهی بسته به گونه،

تغذیه، درجه حرارت و سایر شرایط محیطی دچار نوسان می شود که از این میان، رژیم غذایی ماهی اهمیت ویژه ای دارد (Sathivel *et al.*, 2002). اهمیت ویژه ای دارد (Chen *et al.*, 2007; Nolsoe *et al.*, 2007). از طرف دیگر احیای آلکالائینی دارای کیفیت ماهیان حاوی مقادیر بالایی از اسیدهای چرب ω-۳ مانند اسید ایکوزاپنتانوئیک (EPA) و اسید دوکوزاهاگرزاونوئیک (DHA) هستند. یکی از مهم ترین شاخص های کیفی اسیدهای چرب، میزان اسید ایکوزاپنتانوئیک و دوکوزاهاگرزاونوئیک است.

اهمیت این شاخص به خواص دارویی و سلامتی بخش بودن آنها مرتبط است (Sidhu, 2003). کیلکای معمولی با داشتن میزان بالای EPA و DHA، یکی از ماهیان مناسب از نظر تغذیه ای محسوب می شود. از طرفی این اسیدهای چرب نسبت به سایر اسیدها به اکسیداسیون حساس ترند و معمولاً

بحث

احیای پروتئین به روش بازی دارای ویژگی های عملکردی بهتری از جمله تشکیل ژل بهتر در گرما و به موجب آن بافت و ویژگی رنگ بهتر و سفیدتر می باشد (Chen *et al.*, 2007; Chen and Jaczynski, 2007). از طرف دیگر احیای آلکالائینی دارای کیفیت تغذیه ای بالاتر از جمله میزان اسیدهای امینه بالاتر در مقایسه با روش اسیدی می باشد (Chen *et al.*, 2007). همچنانی میزان بیشتری چربی از ساختار پروتئینی نسبت به روش اسیدی جدا می گردد (Chen and Jaczynski, 2007). اگرچه مطالعات نشان داده که انحلال به روش اسیدی بازده پروتئینی بالاتری دارد ولی یک توافق بین المللی وجود دارد که در مجموع انحلال آلکالائینی مطلوبتر است (Jafarpour and Gorczyca, 2008).

درباره آنالیز اسیدهای آمینه از موجودات دریایی که به روش تغییر pH فرآوری شده‌اند وجود ندارد (Chen and Jaczinsky, 20012). در مطالعه pH حاضر نسبت EAA/NEAA در روش تغییر pH نسبت به روش شستشو روند صعودی داشته در دوره‌ی نگهداری و بالاتر از روش شستشو بود، با توجه به این‌که بررسی کاربرد روش تغییر pH برای فرآوری محصولات جانبی در صنعت نشان داد، روش تغییر pH به خصوص در pH اسیدی، دارای پروتئین و چربی بالاتر از ماهی برای مصارف غذای انسانی است. همچنین استفاده از مواد رسوب شده هم برای غذادهی حیوانات به عنوان منبعی از مواد معدنی مطرح می‌باشد (Chen et al., 2007). این موضوع همچنین در بررسی ترکیبات اسید آمینه و مواد معدنی در کریل کامل به روش تغییر pH توسط Chen و همکاران (۲۰۰۹) مورد بررسی قرار گرفت که در نتیجه آن در pH بازی تولید پروتئین پایین‌تر و میزان مواد معدنی غیر محلول از جمله کلسیم و منیزیم و فسفر بیشتر در مقایسه با تیمار اسیدی بود. روش تغییر pH موجب افزایش نسبت EAA/NEAA گردید ($P < 0.05$) (Chen et al., 2007). میزان بازده EAA در ماهی قزل‌آلای در روش تغییر pH بالاتر از ۴۵ درصد از کل پروتئین احیا شده می‌باشد. در روش تغییر pH به روش بازی نسبت EAA/NEAA بالاتر از روش اسیدی بود ولی محتوای اسید آمینه کل در آن پایین‌تر از روش اسیدی می‌باشد (Chen et al., 2007; $P < 0.05$). نتایج مطالعه Chen و همکاران (۲۰۰۷) نشان داد نسبت EAA/nEAA در پروتئین حاصل از فرآورده‌های جانبی در ماهی قزل‌آلای تهیه شده به روش تغییر pH بالاتر می‌باشد. این با نتایج Satival و همکاران (۲۰۰۴) همخوانی دارد.

پروتئین تخم مرغ به عنوان یک منبع کامل با دارا بودن کیفیت تغذیه‌ای بالا مورد توجه می‌باشد. لایزین نیز به عنوان یک EAA بسیار مهم مورد مطالعه قرار می‌گیرد (Chen et al., 2007). در آزمایشات

میزان آن‌ها طی فرایندهای مختلف نگهداری و فرآوری‌های گوناگون کاهش پیدا می‌کند (et al., 2000; Tarely et al., 2004).

نسبت n-3/n-6 به منزله یک شاخص زیست-دارویی (بیومدیکال) استفاده می‌شود (Yanar et al., 2007). اسیدهای چرب مهم گروه n-3 شامل اسید لینولنیک C18:3، اسیدایکوزاپنتالوئیک 5:20 و اسید دوکوزاهاگزاپنتالوئیک 6:22 و اسیدهای چرب مهم گروه n-6 نیز شامل اسید لینولنیک C18:2 و اسید آرشیدونیک 4:20 هستند (Belitz and Grosch, 1999).

میزان n-3/n-6 از ۱:۱ تا ۵:۱ در غذاهای انسان نشان دهنده جیره سالم برای غذای انسان است (Zuraini et al., 2006). مشاهده تغییر در ترکیب اسیدهای چرب در طی نگهداری نشان دهنده نوعی تبدیل اسیدهای چرب بلند زنجیره‌تر است (باباخانی، ۱۳۹۲). میزان n-3/n-6 در روش بازی و اسیدی معنی‌دار نمی‌باشد. در گونه‌های مختلف آبزیان مقایسه نسبت n-3/n-6 به عنوان یک شاخص سودمند جهت مقایسه ارزش غذایی چربی آن‌ها برای مصارف انسانی معرفی می‌شود (Pigott and Tucker 1990).

هر سه شاخص اندازه‌گیری شده در مطالعه‌ی حاضر طی دوره نگهداری در روش تغییر pH نسبت به روش شستشو سطح بالاتری از خود نشان داده هست که همسو با مطالعات Okada و همکاران (۲۰۰۷) ماهی ساردين را با روش تغییر pH از عضلات ماهی استخراج کردند که طبق یافته‌های آن‌ها روغن استخراج شده به وسیله کیفیت بهتری را نسبت به روش شستشو از خود نشان داد. همچنین همه روغن‌های استخراج شده به این روش دارای پایداری زیادی نسبت به اکسیداسیون بودند و میزان فساد کمتری را در مقایسه با سایر روش‌ها از خود نشان دادند.

براساس بررسی‌های انجام شده، هیچ مقاله‌ای

- Y. 2008. Lipid characteristics in cooked, chill-reheated fillets of Indo-Pacific king mackerel (*Scomberomorus guttatus*). *LWT - Food Science and Technology*, 41, 2144-2150.
- Chen Y.C., Jaczynski J. 2007. Gelatin from whole Antarctic Krill (*Euphausia superba*) by isoelectric solubilization/ precipitation as affected by additives. *Journal of Agriculture and Food Chemistry*, 55(5), 1814-1822.
- Chen Y.C., Jaczynski J. 2007. Protein recovery from rainbow trout (*Oncorhynchus mykiss*) processing By-products via isoelectric solubilization/ precipitation and its gelatin properties as affected by functional additives. *Journal of Agricultural and Food Chemistry*, 55(22), 9079-9088.
- Chen Y.C., Tou J.C., Jaczynski J. 2007. Amino acid, fatty acid, and mineral profiles of materials recovered from rainbow trout (*Oncorhynchus mykiss*) processing By-products using isoelectric solubilization/ precipitation. *Journal of Food Science and Technology* 72(9), C528-C535.
- Chen Y.C., Tou J.C., Jaczynski J. 2009. Amino acid and mineral composition of protein and other components and their recovery yields from whole Antarctic krill (*Euphausia superba*) using isoelectric solubilization precipitation. *Journal of Food Science and Technology* 74(2), H31-H39.
- Cheng C.S., Hamann D.D., Webb N.B. Sidwell V. 1979. Effects of species and storage time on minced fish gel texture. *Journal of Food Science and Technology* 44(4), 1087-1092.
- Corte's-Ruiz J.A., Pacheco-Aguilar R., Garcí'a-Sánchez G., Lugo-Sánchez M.E. 2001. Functional characterization of a protein concentrate from bristly sardine made under acidic conditions. *Journal of Aquatic Food Product Technology* 10, 5-23.
- FAO 2012. Year book of fishery statistics (Vol. 98.1, 2). Rome: Food and Agricultural Organization of the United Nations.
- Folch J., Lees M., Sloan-Stanley G.H. 1957. A simple method for the isolation and purification of total lipids from animal tissues. *Journal of Biological Chemistry*,

و همکاران (۲۰۰۷) میزان اسید آمینه لایزین در قزل آلا تهیه شده به روش تغییر pH را ۶۷-۷۸ میلی- گرم بر گرم اندازه گیری نمودند که مشابه میزان اسید آمینه تخم مرغ ۷۰ میلی گرم بر گرم می باشد. این مقدار از میزان پروتئین سویا بالاتر و با پروتئین شیر Sindayikengera and Xia, (2006).

صرف نظر از این که پروتئین ایزوله در محصولات جانبی دارای اسید آمینه های ضروری می باشد، به جز درباره حساسیت به هیستیدین در کودکان زیر ۷ سال، منع مصرف برای بزرگسالان ندارد (USDA, 2004). به نظر می رسد پروتئین ایزوله می تواند به عنوان یک افزودنی برای محصولات فراسودمند پروتئینی به منظور تامین پروتئین های ضروری مدنظر قرار گیرد (Chen et al., 2007).

در مطالعه ای حاضر خصوصیات تغذیه ای (شاخص های کیفیت چربی مانند TI و AI، نسبت EAA/NEAA) سوریمی تهیه شده از ماهی کیلکای معمولی با استفاده از روش شستشو و تغییر pH بررسی شد. شاخص های آتروژنیک برای روش تغییر pH بالاتر وی شاخص آتروژنیک آن نسبت به روش شستشو کمتر گزارش شد. نسبت به روش EAA/NEAA در تغییر pH بیشتر از روش شستشو بود. با توجه به اهمیت شاخص های تغذیه ای روش شستشو به دلیل پایین بودن شاخص آتروژنیک از روش تغییر pH مطلوبتر بود اما چون فساد اکسیداتیو در آن بالا می رود ماندگاری کمتری را دارد. بالا بودن میزان اسید آمینه های ضروری و همچنین بالا بودن شاخص اسید آمینه کل در روش تغییر pH این محصول را از نظر تغذیه ای نسبت به روش شستشو ارجح می گرداند.

منابع

- AOAC, 2005. Official methods of analysis (18th Ed). Maryland, USA: Association of Official Analytical Chemists.
- Bakar J., Zakipour Rahimabadi E., Che Man

- Hultin H.O., Kristinsson H.G., Lanier T.C., Park J.W. 2005. Process for recovery of functional proteins by pH shift. In: J.W. Park (Ed.), Surimi and surimi seafood (2nd ed., Boca Raton, USA: CRC Press. pp: 107-140.
- Jaczynski J. 2008. Protein and lipid recovery from food processing *By-product* using isoelectric solubilization/ precipitation. *Food Chemistry Research Development* 23, 25-35.
- Jafarpour A., Gorczyca, E.M. 2008. Alternative techniques for producing a quality surimi and kamaboko from common carp (*Cyprinus carpio*). *Journal of Food Science*, 73(9), E415-E424.
- Kristinsson H.G., Hultin H.O. 2003. Changes in conformation and subunit assembly of cod myosin at low and high pH and after subsequent refolding. *Journal of Agricultural and Food Chemistry* 51(24), 7187-7196.
- Kristinsson H.G., Liang Y. 2006. Effect of pH-shift processing and surimi processing on Atlantic croaker (*Micropogonias undulates*) muscle proteins. *Journal of Food Science and Technology* 71, 304-312.
- Kristinsson H.G., Rasco B.A. 2000. Fish protein hydrolysates: Production, biochemical, and functional properties. *Journal of Critical Reviews in Food Science and Nutrition* 40(1), 43-81.
- Kristinsson H.G., Theodore A.E., Demir N., Ingadottir B. 2005. A comparative study between acid- and alkali-aided processing and surimi processing for the recovery of proteins from channel catfish muscle. *Journal of Food Science and technology*, 70, C298-C306.
- Lamsal B.P., Jung S., Johson L.A. 2007. Rheological properties of soy protein hydrolysates obtained from limited enzymatic hydrolysis. *LWT-Food Science and Technology* 40(7), 1215-1223.
- Lee C.M. 1984. Surimi process technology. *Food technology (Chicago)* 38(11), 69-80.
- Lin L., Park J.W. 1995. Study of myofibrillar protein solubility during surimi processing: effects of washing cycles and ionic strength. In: PFT Annual Meeting, Mazatlan, Mexico.
- Mahmoud M.I., Cordle C.T. 2000. Protein 226, 497-509.
- Fountoulakis M., Lahm H.W. 1998. Hydrolysis and amino acid composition analysis of proteins. *Journal of Chromatography A* 826, 109-134.
- Gehring C.K., Gigliotti J.C., Moritz J. S., Tou J.C., Jaczynski J. 2011. Functional and nutritional characteristics of proteins and lipids recovered by isoelectric processing of fish *By-products* and low-value fish – a review. *Journal of Food Chemistry*, 124(2), 422-431.
- Gigliotti J.C., Jaczynski J., Tou J.C. 2008. Determination of the nutritional value, protein quality and safety of krill protein concentrate isolated using an isoelectric solubilization/ precipitation technique. *Journal of Food Chemistry*, 111(1), 209-214.
- Goudlas A.E., Kontominas M.G. 2005. Effect of salting and smoking-method on the keeping quality of chub mackerel (*Scomber japonicus*): biochemical and sensory attributes. *Journal of Food Chemistry* 93, 511-520.
- Haliloglu H.I. 2004. Comparison of fatty acid composition in some tissues of rainbow trout (*Oncorhynchus mykiss*) living in seawater and freshwater. *Journal of Food Chemistry* 86, 55-59.
- Hamann D., MacDonald G.A. 1992. Rheology and Texture Properties of Surimi and Surimi -Based Foods. In: T.C. Lanier, C.M. Lee (Eds.). *Journal of Surimi Technology*. New York: Marcel Dekker 429-500.
- Hamann D., Webb N.B. 1979. Sensory and instrumental evaluation of material properties of fish gels. *Journal of Texture Studies* 10, 117-121.
- Hultin H.O., Kelleher S.D. 2000. High efficiency alkaline protein extraction. U.S. Patent No. 6, 136, 959.
- Hultin H.O., Kelleher S.D. 1999. Process for isolating a protein composition from a muscle fillet. *Journal of Food Science* 70, E477-483.
- Hultin H.O., Kelleher S.D. 2002. Protein composition and process for isolating a protein composition from a muscle source. U.S. Patent No. 6, 451, 975.
- Hultin H.O., Kelleher, S.D. 2001. Process for isolating a protein composition from a muscle source and protein composition. U.S. Patent No. 6, 288, 216.

- Science and Technology* 28, 397-403.
- Tahergorabi R., Beamer K. S., Matak E.K., Jaczynski J. 2012. Isoelectric solubilization/ precipitation as a means to recover protein isolate from striped bass (*Morone saxatilis*) and Its physicochemical properties in a nutraceutical Seafood Product. *Journal of Agricultural and Food Chemistry* 60, 5979-5987.
- Tahergorabi R., Sivanandan L., Jaczynski J. 2012. Dynamic rheology and endothermic transitions of proteins recovered from chicken-meat processing By-products using isoelectric solubilization/ precipitation and addition of TiO₂. *LWT – Food Science and Technology* 46(1), 148-155.
- Taskaya L., Chen Y.C., Jaczynski J. 2009a. Functional properties of proteins recovered from whole gutted silver carp (*Hypophthalmichthys molitrix*) by isoelectric solubilization/ precipitation. *LWT – Food Science and Technology* 42(6), 1082-1089.
- Taskaya L., Chen Y.C., Jaczynski J. 2010. Color improvement by titanium dioxide and its effect on gelation and texture of proteins recovered from whole fish using isoelectric solubilization/ precipitation. *Journal of Food Science and Technology*. 43, 401-408
- Taskaya L., Chen, Y.C., Beamer S., Jaczynski J. 2009b. Texture and colour properties of proteins recovered from whole gutted silver carp (*Hypophthalmichthys molitrix*) using isoelectric solubilization/ precipitation. *Journal of the Science of Food and Agriculture* 89(2), 349-358.
- Taylor R.G., Geesink G.H., Thompson V.F., Koohmariae M., Goll D.E. 1995. Is Z-disk degradation responsible for postmortem tenderization? *Journal of Animal Science* 73(5), 1351-1367.
- Torres J.A., Chen Y.C., Rodrigo-Garcia J., Jaczynski J. 2007. Recovery of byproducts from seafood processing streams. In: F. Shahidi (Ed), Maximising the value of marine by-products. Boca Raton, USA: CRC Press. pp: 65-90.
- Yam K.L., Papadakis S.E. 2004. A simple digital imaging method for measuring and analyzing color of food surfaces. *Journal of Food Engineering* 61, 137-142.
- hydrolysate as special nutritional ingredients. *Journal of Macromolecules in Food Systems*, 181-215.
- Metcalf D. 1966. The differentiation of myeloid Leukaemia cells. *British Journal of Haematology* 4, 1-40
- Moghaddam F., ZaliBoinee H. 2004, An efficient and facile onestep synthesis of highly substituted thiophenes. *Tetrahedron* 60, 6085-6089.
- Montejano J.F., Hamann D., Lanier T.C. 1985. Comparison of two instrumental methods with sensory texture of protein gels. *Journal of Texture Studies* 16, 403-424.
- Nolsoe H., Undeland I. 2008. The acid and alkaline solubilisation process for the Isolation of Muscle proteins. *Journal of Food Bioprocess Technology* 2, 1-27
- Nolsoe H., Undeland I. 2009. The acid and alkaline solubilization process for the isolation of muscle proteins: State of the art. *Journal of Food Bioprocess Technology* 2 1-27.
- Okada M. 1990. The history of surimi and surimi-based products in Japan. Engineered seafood including surimi. Noyes Data Corporation, Park Ridge, NJ, 30-41.
- Okada T., Morressey M.T. 2007. Recovery and characterization of sardine oil extracted by pH adjustment. *Journal of Agricultural and Food Chemistry* 1808-1809.
- Perez-Mateos M., Amato P.M., Lanier T.C. 2004. Gelling properties of Atlantic croaker surimi processed by acid or alkaline solubilization. *Journal of Food Science* 69(4), FCT328-FCT333.
- Salvador A., Fiszman S.M. 2004. Effect of concentration and temperature on properties of methylcellulose-added batters' application to battered, fried seafood. *Journal of Food Hydrocolloids* 18, 127-131.
- Shimizu Y., Toyohara H., Lanier T.C. 1992. Surimi production from fatty and dark-flesh fish species, In: T.C. Lanier, C. Lee, M. Dekker (Eds.) Surimi Technology. Inc., New York. pp: 181-207.
- Szczesniak A.S. 1963. Development of standard rating scales formechanical parameters of texture and correlation between ejective and the sensory methods of texture evaluation. *Journal of Food*

A comparative study of fatty and amino acid changes in common Klika derived surimi prepared with washing and pH-shift methods and stored under frozen condition

Zohre Ghyami, Seyed Vali Hosseini*, Hosein Khodaei

Department of Fisheries, Faculty of Natural Resources, University of Tehran, Karaj, Iran.

*Corresponding author: hosseinisv@ut.ac.ir

Received: 2019/6/11

Accepted: 2020/6/4

Abstract

In this study, Surimi nutritional quality of common Kilka (*Clupeonella caspia*) prepared by washing and pH shifting methods during freezing storage was investigated. The samples were stored under freezing conditions for three months and their nutritional qualities were evaluated for some nutritional properties (n3/n6 ratio, lipid quality indices such as TI index and AI index and EAA/NEAA ratio). According to the results, changes in AI index in time unit were significant ($P<0.05$). The average of the pH shifting during the maintenance period was higher than that of the washing method. Also, the tropogenic index was significantly higher in the pH shifting method than the washing method, and the index decreased in the first two months and increased in the last month of storage. The EAA/NEAA ratio was higher than the wash method in the pH shifting method ($P<0.05$). Regarding the changes in the n-3/n-6 ratio, there was no significant difference between the washing method and the pH shifting ($P<0.05$), but this ratio had significant changes during the maintenance period and had a significant effect on this index ($P<0.05$). The results showed that the values related to nutritional quality indices measured in surimi produced by the pH shifting method have a better utility than the washing method.

Keywords: Common Kilka, Surimi, Isolate protein, Nutritional quality.