

ارزیابی کیفی چربی ماهی کیلکای آنچوی (*Clupeonella engrauliformis*) طی نگهداری انجماد در دماهای مختلف

مسعود رضائی^۱، محمد علی سحری^۲ و سهراب معینی^۳

چکیده

در کیلکای آنچوی بلا فاصله پس از صید و طی نگهداری به صورت منجمد در دو برودت ۱۸- و ۳۰- درجه سانتی گراد طی ۸ ماه (۲، ۴، ۶ و ۸)، شاخص‌های کیفی از جمله مقادیر رطوبت، چربی کل، عدد پراکسید، اسیدهای چرب آزاد، آهن هم، اسید تیوباریتیویک، چربی خشی و فسفولیپید تعیین شد. هم‌چنین ترکیب اسیدهای چرب و تغییرات ممکن نیز بررسی گردید. نتایج آماری نشان داد نمونه‌های ماهی نگهداری شده در هر دو دما، از نظر مقادیر پراکسید، چربی خشی و اسیدهای چرب آزاد افزایش معنی دار و مقادیر چربی کل، فسفولیپید، آهن هم، ترکیب اسیدهای چرب چند غیر اشباعی (PUFA) (Poly unsaturated fatty acid) و امگا-۳- کاهش معنی داری در دوره نگهداری دارد ($P < 0.05$). بر اساس نتایج بدست آمده از آزمون‌های آماری، چربی در دمای ۳۰- درجه سانتی گراد از کیفیت بهتری برخوردار بود. هم‌چنین مشخص شد که شاخص آهن می‌تواند توسط آزمون مؤلفه‌های اصلی (PCA) با شاخص‌های کیفی مهم نظیر (PUFA) و امگا-۳- گروه بندی شود.

واژه‌های کلیدی: کیلکای آنچوی، نگهداری در انجماد، فساد اکسیداتیو و هیدرولیتیک، آهن هم، امگا-۳-

می‌باشد. انجماد ماهی با تشکیل کریستال‌های یخ، سبب افزایش غلظت نمک و ترکیبات آلی (تغییرات pH) در فاز مایع گردیده که در نتیجه ممکن است پروتئین‌های عضله دهیدراته و دناتوره شده و یا غشای‌های سلولی تخریب گردد. در بسیاری از گونه‌های ماهی، تری متیل آمین اکسید توسط آنزیم تری متیل آمین اکسیداز به فرمالدئید و دی متیل آمین تجزیه می‌شود (۲۳).

مقدمه
انجماد، مهم‌ترین روش نگهداری محصولات دریایی می‌باشد (۲۵). با این وجود، ادامه فرایندهای اکسیداسیونی و هیدرولیز چربی ماهی‌ها، باعث بروز تغییرات ناخواسته‌ای در دوره انجماد و در نتیجه کاهش کیفیت محصول می‌شوند (۳ و ۱۶). میزان این تغییرات متأثر از نحوه انجماد، دمای نگهداری و نوسانات دمایی

۱. استادیار شیلات، دانشکده علوم دریایی، دانشگاه تربیت مدرس، نور

۲. دانشیار علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه تربیت مدرس، تهران

۳. دانشیار علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه تهران، کرج

چربی ماهی کیلکای آنچوی در حین انجماد در دو دمای -۱۸ و -۳۰ درجه سانتی گراد است.

مواد و روش‌ها

ماهی

ماهی کیلکا در فواصل حدود ۱۱ کیلومتری اسکله صیادی بابلسر (از بنادر دریایی مازندران) بوسیله صید شبانه یک شناور صیادی در مهرماه ۱۳۸۰ تهیه گردید. ماهیان صید شده با آب سرد دریا (Chilled sea water) (نسبت ماهی، یخ، آب دریا به ترتیب ۶۰: ۲۵: ۱۵) خنک شده و سپس به محل اسکله انتقال و از آنجا به کارخانه فراوری و بسته بندی کیان خزر (برای هر تیمار دمایی ۴۰ بسته یک کیلوگرمی در ظروف پلی اتیلنی در بسته) حمل گردیدند. در محل کارخانه، ماهی‌ها بسته بندی شده و در تونل انجماد (نوع تماسی با جریان هوای سرد و برودت -۳۵ درجه سانتی گراد) در مدت ۴ ساعت منجمد گردید. تعدادی از بسته‌های ماهی جهت بررسی عوامل و شاخص‌های شیمیایی به صورت تازه بلاfaciale به آزمایشگاه انتقال داده شده و بسته‌های دیگر نیز به طور تصادفی در سرداخنه‌های -۱۸ و -۳۰ درجه سانتی گراد توزیع گردید. نمونه‌ها در فواصل زمانی دو ماهه از سرداخنه خارج و جهت مقایسه شاخص‌های کیفیت مورد آزمایش قرار گرفت.

بررسی شیمیایی

آزمایش‌های شیمیایی در اداره کل آزمایشگاه‌های غذا و دارو وزارت بهداشت، درمان و آموزش پزشکی انجام گرفته و مواد شیمیایی مورد استفاده نیز از شرکت مرک آلمان با بالاترین درجه خلوص تهیه شد.

مقدار رطوبت از اختلاف وزن گوشت چرخ شده و همگن ماهی قبل و بعد از ۴ ساعت نگهداری در دمای ۱۰۵°C مشخص شد (۱). چربی کل به روش بلای و دایر (۶) استخراج و مقدار آن محاسبه گردید. مقدار اسیدهای چرب آزاد (Peroxide value = PV)، پراکسید (Free fatty acid = FFA) و

اسیداسیون چربی در ماهی، علاوه بر تغییرات طعم و بو، با مجموعه دیگری از تغییرات نیز همراه است. علاوه بر تنیدی اسیداتیو، نوع دیگری از تنیدی تحت عنوان تنیدی هیدرولیتیک وجود دارد که نخستین مرحله آن، شکسته شدن تری گلیسرید به اسیدهای چرب و گلیسرول است و این عمل ممکن است در اثر لیپازهای میکروبی یا لیپازهای با منشا داخلی ایجاد گردد. بعضی از میکروارگانیزم‌ها دارای لیپوسیدازهایی هستند که واکنش بین زنجیر اسید چرب و اسیدیژن را فعال می‌سازد. ادامه این واکنش‌ها در مراحل بعد منجر به تولید ترکیباتی مانند آلدئیدها و کتون‌ها می‌گردد که طعم خاص تنیدی چربی‌ها به دلیل وجود همین ترکیبات است (۱۳). به عبارت دیگر پیشرفت پدیده تنیدی مهم‌ترین دلیل کاهش کیفیت و ارزش خوراکی ماهی‌های منجمد را رقم می‌زنند و فساد چربی، مهم‌ترین عامل کاهش ماندگاری ماهی در سرداخنه می‌باشد و باعث شده که بسیاری از مطالعات به تغییر طعم ماهی منجمد و جلوگیری از ایجاد طعم نامطلوب در گونه‌هایی که چربی نسبتاً بالایی دارند، معطوف گردد (۱۳). اطلاعات موجود در زمینه فساد ناشی از اکسایش و هیدرولیز چربی ماهی‌ها نشان می‌دهد که به طور کلی عوامل متعددی بر شدت این نوع فساد در غذاهای دریایی مؤثر بوده، که در این میان، دما و زمان نگهداری ماهی منجمد تأثیر زیادی روی ماندگاری آن دارد (۱۷ و ۱۲). در حال حاضر برای نگهداری فرآورده‌های دریایی، دمای -۱۸- سانتی گراد استفاده می‌شود اما به لحاظ تداوم آهسته واکنش‌های شیمیایی (آنزیمی و غیر آنزیمی) در دماهای پایین که منجر به ایجاد تغییرات غیر قابل برگشت در طعم، بو و ظاهر ماهی می‌گردد، بهتر است جهت نگهداری اکثر نمونه‌های ماهی از دمای -۳۰- تا -۴۰ درجه سانتی گراد استفاده شود (۲۴).

نظر به اهمیت فساد چربی ماهی‌ها، این تحقیق بر روی ماهی کیلکای آنچوی (Clupeonella engrauliformis) (۶) که بیشترین میزان صید را بین ماهی‌های دریای خزر به خود اختصاص داده و ارزش غذایی بالایی نیز دارد، صورت پذیرفت. هدف از تحقیق حاضر، بررسی برخی از خصوصیات کیفی

نیز از نرم افزار MSTATC استفاده شد و ارتباطات موجود بین صفات مشخص گردید. میزان اهمیت هریک از شاخص‌های فساد چربی با آزمون تجزیه و تحلیل مؤلفه‌های اصلی در برنامه نرم افزاری SPSS تعیین گردید.

نتایج و بحث

مقادیر شاخص‌های فساد چربی کیلکای آنچوی در برودت ۱۸-۳۰ درجه سانتی گراد در جدول ۱ ملاحظه می‌شود. تغییرات رطوبت در هر دو برودت بسیار محدود بوده و به طور کلی مقادیر رطوبت نمونه‌ها تفاوت معنی‌داری را که متاثر از دما و زمان نگهداری باشد جز در ماههای ۲ و ۴ (که احتمالاً به دلیل نوسانات رطوبت نسبی انبار یا خطای احتمالی در بسته بندی صحیح و آزمایش‌های انجام شده بوده است)، از خود بروز نداد. مطالعات ابورگ و همکاران (۴) روی ماهی ساردین در دماهای ۱۰-۱۸ درجه سانتی گراد نتایج مشابهی را نشان داده‌اند. در ضمن برای هر یک از تیمارهای دمایی (۱۸-۳۰ درجه سانتی گراد) آثار معنی‌داری از زمان نگهداری (در سطح ۰/۰۵) در چربی کل نمونه‌ها دیده شد. حال آن که گزارش‌های مربوط به نگهداری ماهی‌های منجمد آرین *Ariommata indica* و هک (۲) فاقد چنین تغییرات معنی‌داری در مقدار چربی کل در طی زمان نگهداری می‌باشند (۲۰). به نظر می‌رسد نمونه‌های متفاوت ماهی، شرایط متفاوت آزمایش، هیدرولیز بافتی متفاوت در نمونه‌ها و احتمالاً خطای آزمایش دلیل این اختلاف باشد.

نتایج نشان داد نگهداری ماهی‌های کیلکای آنچوی منجمد سبب افزایش مقادیر پراکسید در هر دو برودت شد و بالاترین مقدار پراکسید در ماه ششم نگهداری تعیین گردید. مقایسه میانگین‌های پراکسید در زمان‌های نگهداری یکسان نشان داد که به استثناء ماه آخر آزمایش، مقادیر پراکسید در برودت ۱۸ درجه سانتی گراد بیشتر از ۳۰ درجه سانتی گراد بوده و تفاوت آنها معنی‌دار است (جدول ۱). افزایش مقادیر پراکسید در نمونه‌های منجمد نسبت به نمونه‌های تازه (زمان صفر) حاکی

است. تیوباربیتوریک (Tiobarbituric acid=TBA) با استفاده از روش اگان و همکاران (۱۰) به دست آمد. برای تعیین مقدار آهن هم (Heme iron=HI) از روش کلارک و همکاران (۷) استفاده شد. مقادیر فسفولیپید و چربی خشی به ترتیب از روش‌های سیوالد و انچگر (۲۱) و جی انگ (۱۵) به دست آمد. برای تعیین ترکیب اسیدهای چرب، حدود نیم گرم از نمونه چربی با محلولی از متانول، بنزن، اسید سولفوریک (۰/۰۵، ۱۵ میلی لیتر) مخلوط و به مدت دو ساعت رفلaks شد، تا متیل استر اسیدهای چرب تشکیل گردد. بعد از آبگیری با سولفات سدیم انھیدرید (بدون آب)، حلال موجود در محلول متیل استری به وسیله دستگاه تبخیر کننده چرخشی (Rotary avaporator) جدا شد. جهت تشخیص پروفیل و مقدار اسیدهای چرب از گازکروماتوگراف: Vista Varian- FID: ستون: 70 BPX- 60m I.D. 0.32 mm؛ دتکتور: حرارت ستون: ۱۵۰ سانتی گراد، حرارت دتکتور: ۲۵۰ سانتی گراد، حرارت اندکتور: ۲۳۰ سانتی گراد، برنامه دمایی: ایزوترمال، میزان تزریق: ۰/۵ میکرولیتر، جریان گاز ازت: ۵ میلی لیتر در دقیقه، استفاده و حدود ۰/۵ میکرولیتر استانداردهای اسید چرب تزریق و زمان اقامت آنها تعیین گردید، سپس نمونه‌ها تزریق، شناسایی و تعیین درصد شدند (۸).

تجزیه و تحلیل آماری

داده‌های مربوط به زمان نگهداری در حالت انجام داد بر اساس برنامه آماری MSTATC مورد بررسی قرار گرفت. جهت مقایسه مقادیر شاخص‌ها در دو برودت ۳۰-۱۸ درجه سانتی گراد در زمان‌های متفاوت آزمایش، از آزمون T-test استفاده شد. روش تجزیه واریانس یک طرفه جهت تعیین وجود اختلاف معنی‌دار بین مقادیر حاصل از هر صفت در ماههای مختلف صفر، ۲، ۴، ۶، ۸ ماه به کار رفت و جهت تعیین دقیق وجود یا عدم وجود اختلاف معنی‌دار بین میانگین صفات در زمان‌های اندازه‌گیری، از روش LSD در سطح ۰/۵٪ استفاده شد. جهت تعیین همبستگی دوگانه و سطح معنی‌دار بودن آنها

جدول ۱. مقادیر شاخص‌های فساد چرمی کیلکای آپجی در برودت -18°C ، -20°C و -30°C

زمان شاخص	زمان صفر (ماهی تازه)		
	۲ ماه	۳ ماه	۴ ماه
-۱۸ °C	-۳۰ °C	-۱۸ °C	-۳۰ °C
V/V _۱ B	V/V _۲ A ^b	V/V _۳ C	V/V _۴ C
۲/۰A ^{D*}	۲/۱A ^c	۲/۹D [*]	۲/۲۱C
۲/۰A _۱ ^{D*}	۲/۲/۴ ^d	۲/۱/۷ ^{D*}	۲/۲۲C
V _۹ /۰A [*]	V/V _۵ A ^a	V/V _۶ A [*]	V/V _۷ A ^a
V/V _۸ B	۲/۰/۱ ^a	۲/۸/۰ ^a	۲/۱/۵ ^a
V/V _۹ A [*]	۱/۱/۳ ^{A*}	۱/۱/۷ ^{A*}	۱/۱/۵ ^a
V/V _{۱۰} A [*]	۹/۰/۲ ^a	۹/۷/۸ ^b	۹/۷/۸ ^{E*}
V/V _{۱۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۲} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۳} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۴} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۵} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۶} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۷} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۸} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۹} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۲۰} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۲۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۲۲} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۲۳} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۲۴} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۲۵} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۲۶} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۲۷} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۲۸} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۲۹} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۳۰} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۳۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۳۲} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۳۳} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۳۴} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۳۵} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۳۶} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۳۷} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۳۸} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۳۹} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۴۰} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۴۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۴۲} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۴۳} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۴۴} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۴۵} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۴۶} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۴۷} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۴۸} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۴۹} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۵۰} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۵۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۵۲} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۵۳} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۵۴} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۵۵} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۵۶} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۵۷} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۵۸} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۵۹} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۶۰} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۶۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۶۲} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۶۳} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۶۴} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۶۵} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۶۶} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۶۷} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۶۸} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۶۹} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۷۰} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۷۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۷۲} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۷۳} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۷۴} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۷۵} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۷۶} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۷۷} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۷۸} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۷۹} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۸۰} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۸۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۸۲} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۸۳} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۸۴} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۸۵} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۸۶} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۸۷} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۸۸} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۸۹} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۹۰} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۹۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۹۲} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۹۳} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۹۴} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۹۵} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۹۶} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۹۷} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۹۸} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۹۹} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۰۰} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۰۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۰۲} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۰۳} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۰۴} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۰۵} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۰۶} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۰۷} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۰۸} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۰۹} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۱۰} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۱۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۱۲} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۱۳} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۱۴} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۱۵} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۱۶} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۱۷} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۱۸} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۱۹} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۲۰} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۲۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۲۲} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۲۳} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۲۴} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۲۵} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۲۶} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۲۷} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۲۸} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۲۹} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۳۰} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۳۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۳۲} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۳۳} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۳۴} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۳۵} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۳۶} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۳۷} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۳۸} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۳۹} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۴۰} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V _{۱۴۱} C [*]	۰/۱۹ ^a	۰/۲۹ ^a	۰/۲۹ ^{A*}
V/V<sub			

ترکیب PUFA وامگا-۳ و روابط مثبت بالا و معنی دار را با مقادیر پراکسید در هر دما نشان داد(جدول ۲).

کم بودن مقادیر اسیدهای چرب آزاد (FFA) در برودت ۳۰- درجه سانتی گراد نشان از اثرات حفاظتی دمایی پایین در تولید FFA (۳) و فعالیت کمتر آنژیمی (۵) دارد. غلظت تقریباً ثابت FFA در مراحل آخر نگه داری در برودت ۱۸- درجه سانتی گراد احتمالاً می تواند به دلیل کاهش مواد اولیه (سوپسترا) و یا افزایش سرعت اکسیداسیون اسیدهای چرب آزاد باشد(۱۲).

مطالعه درصد مقادیر فسفولیپید(PL) و چربی خشی (NL) موجود در چربی کل هر یک از مراحل اندازه گیری نشان داد که در هر دو دما با افزایش زمان نگه داری درصد فسفولیپید چربی ماهی کیلکا از یک روند نزولی و درصد چربی خشی از یک روند صعودی پیروی می کند(جدول ۱). در مطالعه حاضر مقدار فسفولیپید ماهی کیلکای آنچوی تازه ۱۲۴۰ میلی گرم در ۱۰۰ گرم عضله بود که پس از ۸ ماه نگه داری در دمای ۱۸- درجه سانتی گراد به میزان ۲۶/۷ درصد و در دمای ۳۰- تا ۲۱/۵ درصد کاهش نشان داد. مطالعه مشابه نیز نشان داد که مقادیر فسفولیپید در هنگام نگه داری ماهی های منجمد کاهشی بین ۱۷-۵۳ درصد خواهد داشت(۲۰). در این گزارش بیان شده که طی یک دوره نگه داری ۳۲۰ روزه و در برودت ۲۰- درجه سانتی گراد، مقدار فسفولیپید ماهی آرین *A. indica* حدود ۳۵ درصد کاهش یافته است. کاهش فسفولیپید در هنگام نگه داری ماهی کیلکای آنچوی احتمالاً به واسطه آنزیم های لیپولیتیک داخلی و افزایش چربی خشی و نیز ممکن است مربوط به افزایش اسیدهای چرب آزاد رها شده ناشی از تجزیه فسفولیپیدها در جریان نگه داری باشد(۱۵). همچنین بالاتر بودن مقادیر نهایی فسفولیپید در نمونه های ماهی های لیپولیتیک در برودت ۳۰- درجه سانتی گراد نسبت به نمونه های نگه داری شده در برودت ۱۸- درجه سانتی گراد نیز مؤید آن است که هیدرولیز آنزیمی فسفولیپید در دمای پایین، کمتر می باشد(۱۵).

از بروز تندری و فساد در ابتدا و متعاقب آن این عدد در ادامه دوره نگه داری ماهی منجمد کاهش یافته است. کاهش عدد پراکسید علی رغم این که می دانیم اکسیداسیون به شدت ادامه پیدا کرده است به سبب تجزیه محصولات حاصل از اکسیداسیون بوده و به همین دلیل اندازه گیری TBA روش مناسب تری به شمار می رود(۵). نتایج مشابهی به هنگام نگه داری ماهی ساردن در دمای ۱۸- درجه سانتی گراد به دست آمد که مقادیر پراکسید پس از ۶ ماه دچار کاهش شد (۱۹) (جدول ۱).

روند صعودی مقادیر TBA در ماه های ۲ تا ۶ برای تیمار ۱۸- درجه سانتی گراد و از ۲ تا ۸ ماه برای تیمار ۳۰- درجه سانتی گراد متنج از پیشرفت اکسیداسیون چربی و ارتباط این شاخص با زمان و دمای نگه داری ماهی کیلکای آنچوی می باشد(جدول ۱). مقادیر TBA پس از ۶ ماه نگه داری در دمای ۱۸- درجه سانتی گراد کاهش معنی داری را نشان داد. به نظر می رسد علت این کاهش به واکنش احتمالی مالون دی آلدئید با انواع ترکیبات یا اجزای موجود در عضلات مرتبط باشد(۱۸) که در این حالت علی رغم افزایش فساد ماهی، مقادیر TBA دچار کاهش شده است(۲). برخی از متخصصین نیز دلایل کاهش TBA را پس از مدت زمان مشخص به واسطه واکنش تراکمی مالون دی آلدئید با اسیدهای آمینه ماهی، تشکیل ترکیبات اضافی کربونیل و یا واکنش مالون دی آلدئید با میوزین بیان نموده اند (۲۲).

هم بستگی دو شاخص PV و TBA که بیانگر ترتیب مقادیر محصولات اولیه و ثانویه اکسیداسیون چربی در دو دمای نگه داری هستند، بالا و معنی دار بوده و حاکی از ارتباط نزدیک این شاخص ها با هم می باشد(جدول ۲).

فعالیت هیدرولیتیک چربی به هنگام نگه داری ماهی های کیلکا در هر دو دما نیز مشاهده شد و مقدار آن در برودت ۱۸- درجه سانتی گراد بیشتر از ۳۰- درجه سانتی گراد بود(جدول ۱). ضرایب هم بستگی اسیدهای چرب آزاد با سایر شاخص های فساد چربی ارتباط منفی بالا و معنی داری را با مقادیر چربی کل،

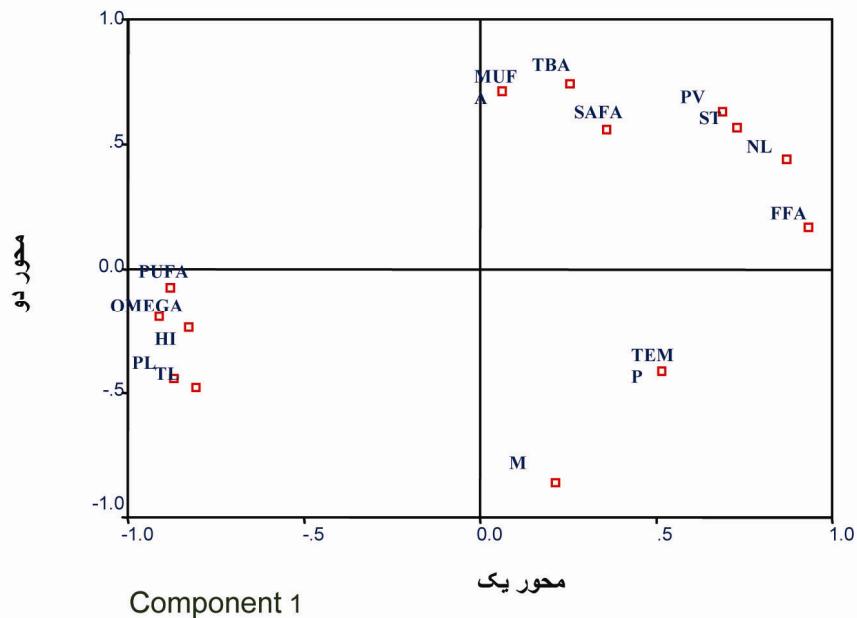
جدول ۲. ضریب همبستگی بینی از ترکیبات دو گانه شاخص‌های فساد چربی کیلکای آنچوی در دو دمای ${}^{\circ}\text{C}$ ۳۰ و ${}^{\circ}\text{C}$ ۱۸ و سطح معنی داری آنها

امگا-۳	امیدهای چرب آزاد			امیدهای پروکسید			شاخص‌ها		
	-۱۸ $^{\circ}\text{C}$	-۳۰ $^{\circ}\text{C}$	-۱۸ $^{\circ}\text{C}$						
*۱۸.۲	۰/۸۰۷	۰/۷۰۷	۰/۷۶۹	۰/۹۲۲	۰/۹۵۸	۰/۹۷۹	-۰/۷۸۴	-۰/۷۸۴	۱/۰۰۰
*۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰
-۰/۰۱۰	-۰/۰۷۸	-۰/۰۳۸	-۰/۰۷۴۵	-۰/۰۷۴۵	۰/۰۷۷۵	۰/۰۷۷۵	۱/۰۰۰	۱/۰۰۰	۱/۰۰۰
*۰/۰۰۵	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰
-۰/۰۸۷	-۰/۰۸۹۸	-۰/۰۷۲۴	-۰/۰۸۷۳	-۰/۰۸۷۳	۰/۰۷۷۳	۰/۰۷۷۳	۱/۰۰۰	۱/۰۰۰	۱/۰۰۰
*۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰
*۰/۰۸۲	۰/۰۹۴۰	۰/۰۹۴۰	۰/۰۹۴۰	۰/۰۹۴۰	۰/۰۹۴۰	۰/۰۹۴۰	۰/۰۹۴۰	۰/۰۹۴۰	۰/۰۹۴۰
*۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰
۱/۰۰۰*	۱/۰۰۰*	۱/۰۰۰*	۱/۰۰۰*	۱/۰۰۰*	۱/۰۰۰*	۱/۰۰۰*	۱/۰۰۰*	۱/۰۰۰*	۱/۰۰۰*
*۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰	۰/۰۰۰

۱. اسیدهای چرب با چند پیوون غیراشبع

جدول ۳. میانگین ترکیب اسیدهای چرب ماهی کیلکای آنچوی نازه

PUFA	MUFA	SFA	C22:6n-3	C20:5n-3	C20:4n-6	C20:3n-3	C18:2n-6	C18:1	C18	C16:1	C16	C14	اسید چرب	میانگین(%)	میانگین (%)	میانگین (%)
۰/۰۰۶	۰/۰۴۷	۰/۰۹۰	۰/۰۷۹	۰/۰۷۹	۰/۰۷۹	۰/۰۷۹	۰/۰۷۸	۰/۰۷۸	۰/۰۷۸	۰/۰۷۸	۰/۰۷۸	۰/۰۷۸	۰/۰۷۸	۰/۰۷۸	۰/۰۷۸	۰/۰۷۸

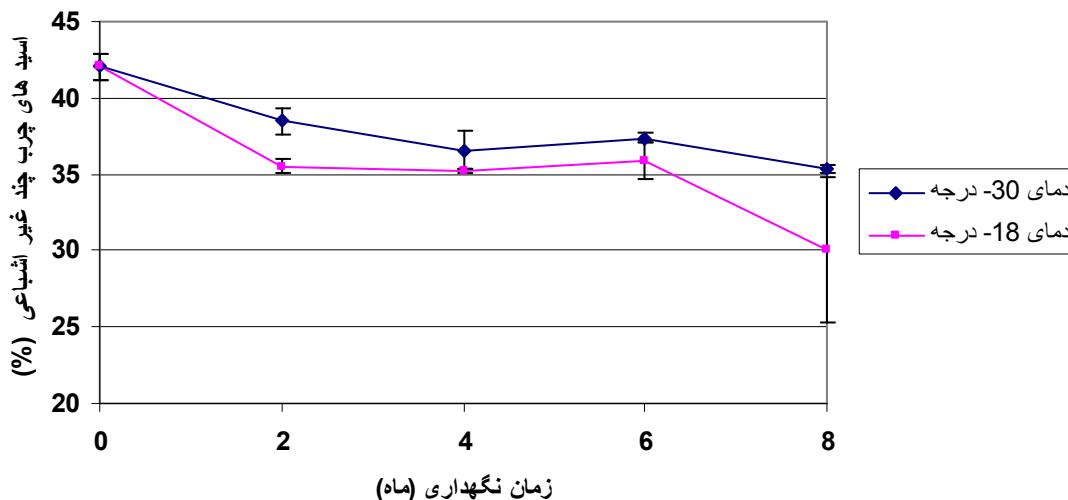


شکل ۱. تجزیه مؤلفه‌های اصلی کیفیت ماهی کیلکای آنچوی در دو برودت

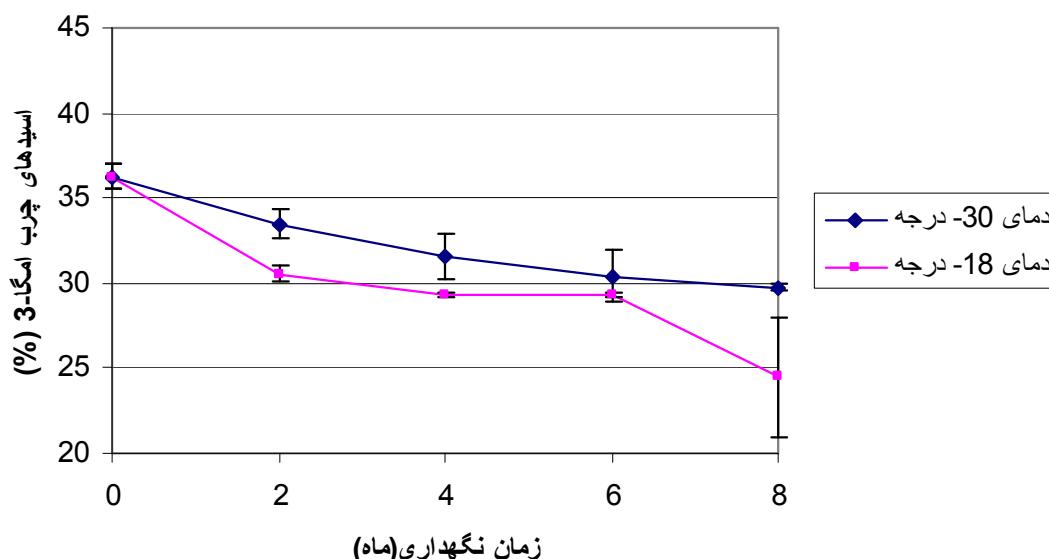
نمودار تجزیه و تحلیل مؤلفه‌های اصلی نشان داد که برخی از شاخص‌ها از جمله آهن هم (HI) با شاخص‌های مهمی مانند PUFA و امگا-۳ با همدیگر در محور فاکتور یک، گروه بندی شدند که بیانگر اهمیت این شاخص‌ها در معرفی فساد ماهی کیلکای آنچوی می‌باشد.

۳ آورده شد. مطابق این جدول مقادیر انواع اسیدهای چرب، ماهی کیلکا به صورت (Saturated fatty acid)SFA > (Mono unsaturated fatty acid)MUFA > (Polyunsaturated fatty acid)PUFA می‌باشد. در مطالعه حاضر کاهش مقادیر PUFA در برودت ۱۸- درجه سانتی گراد بیشتر از ۳۰- درجه سانتی گراد بود(شکل ۲) و در هر دو دمای نگهداری این تغییر عمده‌تاً به واسطه کاهش C_{22:6ω3} است(شکل ۳). نتایج مشابهی نیز از کاهش ترکیبات PUFA در مطالعه انجام شده بر روی ماهی‌های ماکرل و کپور نگهداری شده در دمای ۱۸- درجه سانتی گراد به دست آمده است (۹). مجموع دو اسید چرب مهم (Docosahexaenoic acid) DHA، (Eicosapentaenoic acid) EPA نمونه‌ها پس از پایان دوره نگهداری در برودت ۱۸- درجه سانتی گراد با کاهش ۳۲/۵ درصد و در برودت ۳۰- درجه سانتی گراد با کاهش ۲۱/۴ درصد مواجه شدند. میزان نسبت

در هنگام نگهداری ماهی‌های کیلکا به صورت منجمد، میزان آهن هم در نمونه‌های نگهداری شده در هر دو دمای مورد آزمایش کاهش یافت. این کاهش در برودت ۳۰- و ۱۸- درجه سانتی گراد به ترتیب به میزان ۱۰ و ۲۷ درصد بوده است. تحقیقات نشان داده است که هر قدر از مقدار آهن هم کاسته شده و آهن غیره‌م افزایش یابد، فساد اکسیداسیونی چربی نیز افزایش می‌یابد (۱۴)، آهن همواره در محصولات چرب به عنوان یک پرواکسیدان قوی مطرح بوده است. آزمون مؤلفه‌های اصلی نیز این شاخص را با شاخص‌های مهمی نظیر ترکیبات PUFA و امگا-۳ گروه بندی نمود (شکل ۱). نمودارهای تجزیه و تحلیل مؤلفه‌های اصلی نشان می‌دهند که آهن هم با PUFA و امگا-۳ با همدیگر در محور فاکتور یک گروه‌بندی شدند. بنابراین شاخص آهن هم می‌تواند یکی از شاخص‌های مناسب جهت معرفی فساد کیفی ماهی کیلکای آنچوی منجمد باشد. ترکیب اسیدهای چرب نمونه تازه کیلکا آنچوی در جدول



شکل ۲. تغییرات اسیدهای چرب چند غیراشعاعی ماهی کیلکای آنچوی در زمانها و دماهای مختلف نگهداری



شکل ۳. تغییرات اسیدهای چرب امگا-۳ ماهی کیلکای آنچوی در زمانها و دماهای مختلف نگهداری

کاهش مقادیر ترکیبات PUFA، امگا-۳ و DHA با افزایش زمان نگهداری حاکی از فعالیت مکانیسم‌های اکسیداسیونی و آنزیمی در هنگام نگهداری ماهی‌ها در سردخانه می‌باشد و مقادیر کمتر FFA در دما ۳۰- درجه سانتی گراد نیز مؤید فعالیت کمتر آنزیمی در این دما در مقایسه با برودت ۱۸- درجه سانتی گراد می‌باشد. در این خصوص، یون و همکاران (۱۱)

درصد مقادیر $5\omega_3: C_{16}: 0: C_{22}: 6\omega_3 + C_{20}$ به عنوان یکی از شاخص‌های اندازه گیری اکسیداسیون چربی (۱۵) کاهش بیشتری را در برودت ۱۸- نسبت به ۳۰- نشان دادند. این نسبت از مقدار $1/72$ برای ماهی کیلکای آنچوی تازه به ترتیب به مقادیر $1/54$ و $1/106$ در نمونه‌های نگهداری شده در دما ۳۰- و ۱۸- درجه سانتی گراد، کاهش یافت.

فساد چربی ماهی ها، به ویژه برای مواقعی که نیاز به نگهداری طولانی تر باشد، استفاده از برودت ۳۰- درجه سانتی گراد ضروری بوده و این دما به شکل مؤثری اکسایش چربی ماهی را محدود می نماید.

نشان دادند که جهت کاهش فعالیت آنزیمی و نگهداری طولانی تر ماهی ها در سردخانه نیاز به برودت کمتر از ۲۰- درجه سانتی گراد می باشد. نتایج این تحقیق نشان می دهد که برای حفظ ترکیبات ارزشمند امگا-۳ و همچنین ممانعت از

منابع مورد استفاده

- AOAC. 1990. Official Methods of Analysis. 15th (ed.), Association of Official Analytical Chemists, Arlington, VA. Procedure 984. 25.
- Aubourg, S. P., M. R. Manisilla and G. Sotelo. 1999. Differential lipid damage in various muscle zones of frozen hake (*Merluccius merluccius*) Z Lebensm Unters Forsch A. 208: 189-193.
- Aubourg, S. P. and I. Medina. 1999. Influence of storage time and temperature on lipid deterioration during cod (*Gadus morhua*) and haddock (*Melanogrammus aeglefinus*) frozen storage. J. Sci. Food Agric. 79: 1943-1948.
- Aubourg, S. P., C. G. Sotelo and R. Perez-Martin. 1998. Assessment of quality changes in frozen sardine (*Sardinops pilchardus*) by fluorescence detection. JAACS, 75: 575-580.
- Ben-gigirey, B., J. M. De Sousa, T. G. Villa and J. Barros-velazquez. 1999. Chemical changes and visual appearance of albacore tuna as related to frozen storage. J. Food Sci. 64: 20-24.
- Bligh, E. G. and W. J. Dyer. 1959. A rapid method of total lipid extraction and purification. Can. J. Biochem. Physiol. 37: 911-917.
- Clark, E. M., A. W. Mahoney and C. E. Carpenter. 1997. Heme and total iron in ready -to- eat chicken. J. Agric. Food Chem. 45: 124-126.
- Cronin, D. A., R. Powell and R. Gormley. 1991. An examination of the (n-3) and (n-6) polyunsaturated fatty acid and status of wild and farmed Atlantic salmon (*Salmo salar*) Irish. J. Food Sci. Technol. 15: 53-62.
- Dragoev, S. G. D.D. Kiosev, S. A. Danchev, N.I. Ionchev and N.S. Genv. 1998. Study on oxidative processes in frozen fish, Bulgarine. J. Agric. Sci. 4:55-65.
- Egan, H., R. S. Krik and R. Sawyer. 1997. Pearson's Chemical Analysis of Foods. 9th ed., Longman Scientific and Technical, UK.
- Eun, J. B., J. A. Boyle and J. O. Hearnberger. 1994. Lipid peroxidant and chemical change in Catfish (*Ictalurus punctatus*) muscle microsomes during frozen storage. J. Food Sci. 59: 251-255.
- Haard, N. F. 1992. Biochemical reaction in fish muscle during frozen storage, In: E. G. Bligh (Ed.), Seafood Science and Technology, Fishing News Books, Oxford, UK.
- Hedges, N., R. Unilever and S. Harnbrook. 2001. Maintaining the Quality of Frozen Fish. In: Safety and Quality Issues in Fish Processing. Woodhead publishing limited, Washington, DC.
- Hoke, M. E., M. L. Jahncke, J. L. Silva, J. O. Hearnberger, R. S., Chamul and O. Suriyaphan. 2000. Stability of washed frozen mince from canal catfish farms, J. Food Sci. 65: 1083-1086.
- Jeong, B. Y., T. Oshima, C. Koizumi and Y. Kanou. 1990. Lipid deterioration and its inhibition of Japanese oyster (*Crasostrea gigas*) during frozen storage. Nippon Suisan Gakkaishi. 56 (12): 2083- 2091.
- Joseph, J., C. George and P. A. Perigreen. 1989 Studies on minced fish storage and quality improvement. J. Marine Biologic. Assoc. India 31: 247- 251.
- Mackie, I. M. 1993. The effect of freezing on flesh proteins. Food Rev Int. 9: 575-610.
- Namulema, A., J. H. Muyonga and A. N. Kaaya. 1999 Quality deterioration in frozen Nile perch (*Lates niloticus*) stored at -13 and -27°C. Food Res. Int. 32: 151-156
- Pacheco-Aguilar R., M. E. Lugo-Sachez and R. Robles-Burgueno. 2000. Postmortem biochemical and functional characteristic of Monterey sardine muscle stored at 0 °C. J. Food Sci. 65: 40-47
- Sanker, T. V. and M. R. Raghunath. 1995. Effect of pre-freezing iced storage on the lipid fraction of *Ariomma indica* during frozen storage. Fishery Technol. 32(2) 88-92.
- Seewald, M. and H. Eichinger. 1989. Separation of major phospholipid classes by high- performance liquid chromatography and subsequent analysis of phospholipid-bound fatty acid using gas chromatography. J. Chrom. 469: 271- 280.
- Silva, J. L. and G. R. Ammerman. 1993. Composition, lipid change, and sensory evaluation of two sizes of channel catfish during frozen storage. J. Applied Aqua 2 (2) 39-49.

23. Sotelo, C. G. and H. Rehbein. 2000. TMAO Degrading Enzymes. PP: 167-190. In: N. F. Haard and B. K. Simoson (Eds.), Seafood Enzymes. Marcle Dekker, New York.
24. Tall, J. and P. Harris. 1995. Rancidity in frozen fish. In: R. J. Hamilton (Ed.), Fish Oil Technology Nutrition and Marketing. Sharnbrook Pub., Uk.
25. Vidya Sager Reddy, G. and L. N. Sriker. 1996. Effect of preprocess ice storage on the lipid change of Japanese threadfin bream (*Nimeperterus japonicas*) mince during frozen storage. Asian Fish Sci. 9: 109-114.