

## اثرات عصاره آبی برگ مورد (Myrtus communis) بر تغییرات کیفی قزلآلای رنگین کمان پرورشی (Oncorhynchus mykiss)، شکم خالی، نگهداری شده در دمای ۴ درجه سلسیوس

الهام نصیری<sup>۱</sup>، جواد حصاری<sup>۲\*</sup>، سیدشهرام شکر فروش<sup>۲</sup>، سمیه کوشش<sup>۳</sup>

j\_hesari@yahoo.com

- ۱- گروه علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه تبریز
- ۲- گروه بهداشت مواد غذایی، دانشکده دامپزشکی، دانشگاه شیراز
- ۳- گروه علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه شیراز

تاریخ پذیرش: شهریور ۱۳۹۵

تاریخ دریافت: شهریور ۱۳۹۴

### چکیده

قرزلآلای رنگین کمان پس از صید شدیداً مستعد فساد میکروبی، هیدرولیتیک (Hydrolytic) و اکسیداسیون چربی‌ها می‌باشد. بنابراین استفاده از مواد نگهدارنده جهت افزایش عمر ماندگاری این محصول ضرورت دارد. عصاره برگ مورد دارای خواص ضدمیکروبی و آنتیاکسیدانی قابل توجهی است. هدف از این تحقیق بررسی اثر عصاره آبی برگ مورد بر تغییرات کیفی ماهی قزلآلای رنگین کمان در شرایط نگهداری سرد (۴ ± ۱ درجه سلسیوس) می‌باشد. در این آزمایش میزان ترکیبات فلئی کل عصاره آبی برگ مورد به روش فولین سیکاتو (Folin-Ciocalteu)، توانایی مهار رادیکال آزاد با استفاده از محلول دی فنیل پیکریل هیدرازین (DPPH) و توانایی جذب فلز به روش اسپکتروفتومتری بررسی گردیدند. قزلآلای رنگین کمان بالافاصله پس از صید شستشو شده و تخلیه اشلاء انجام شد. تیمار مورد استفاده با در نظر گرفتن نتایج آزمون‌های اولیه، ۵ دقیقه غوطه‌وری در عصاره آبی /۰.۵ درصد برگ مورد بود. نمونه‌برداری در روزهای ۰، ۵، ۱۰، ۱۵، طی دوره نگهداری در دمای ۴ درجه سلسیوس صورت گرفت. اثر ضدمیکروبی عصاره با شمارش باکتری‌های سرمادوست به روش پورپلیت (Purple Method) بر روی محیط کشت PCA، ارزیابی شد. خصوصیات شیمیابی بررسی شده شامل: اندازه‌گیری pH، اندیس تیوباریتوريک اسید (TBARS) به روش اسپکتروفتومتری و ارزیابی ترکیبات نیتروژنی فرار (TVN) به روش کلداال (Kjeldahl)، بودند. ارزیابی حسی قزلآلای رنگین کمان توسط ۱۰ ارزیاب آموزش دیده با بررسی ظاهر و رنگ، بو، بافت و وضعیت چشم صورت گرفت. میزان ترکیبات فلئی کل عصاره برابر با  $IC_{50} = 49.6 \pm 0.3$  mg GA/ml، میزان  $IC_{50} = 20 \pm 0.3$  μg/ml و خاصیت کمپلکس-کنندگی (Chelating activity) فلز عصاره بر اساس EDTA برابر با ۴۳.۹٪ % محسنه شدند. غوطه‌وری ماهی در عصاره آبی مورد سبب کاهش شمارش سرمادوست‌ها بالافاصله پس از تیمار شد و به طور معناداری روند فساد میکروبی ماهی را کاهش داد، به طوری که شمارش سرمادوست‌های نمونه‌های کنترل و تیمار شده با عصاره در روز ۱۰ به ترتیب برابر با  $7/29$  و  $5/91$  log cfu/g بود. همچنین اکسیداسیون چربی و تولید ترکیبات ازه فرار در نمونه‌های تیمار شده کاهش یافت و خصوصیات حسی در مقایسه با نمونه‌های کنترل بهبود یافت. بنابراین می‌توان از عصاره آبی مورد جهت افزایش زمان ماندگاری قزلآلای طی دوره نگهداری سرد استفاده نمود. کاربرد آب به عنوان حلال، غلاظت مورد نیاز پایین عصاره و فراوانی درختچه همیشه سبز مورد در ایران امکان کاربرد اقتصادی این عصاره را به عنوان یک ترکیب نگهدارنده طبیعی و جایگزینی مناسب برای ترکیبات شیمیابی میسر می‌سازد.

**لغات کلیدی:** قزلآلای رنگین کمان (Oncorhynchus mykiss)، عصاره آبی، برگ مورد، نگهدارنده طبیعی

\*نویسنده مسئول

**مقدمه**

۱۳۹۱، عصاره موسیر (Pezeshk *et al.*, 2011)، چای سبز (2010) عصاره Siripatrawan and Harte ، دارچین Souza and (Ojagh *et al.*, 2010)، عصاره سویا (Skonberg, 2011)، تیمول و کارواکرول (Yanishlieva *et al.*, 1999)، رزماری Georgantelis *et al.*, 2007) و آسکوربیک اسید (Song *et al.*, 2011)، به تنها یابه همراه با پوشش دهی، به منظور کاهش میزان اکسیداسیون ماهی در طول مدت نگهداری صورت گرفته است.

گیاه مورد (*Myrtus communis* L.) درختچه‌ای (Myrtaceae) همیشه سبز و معطر از خانواده میرتابه (Tannin) و فنولی (Phenolic compounds)، تانن (Tannin) و فلاؤنونئیدهایی (Flavonoids) مانند میریستین (Myricetin) است (Amensour *et al.*, 2010). گزارش‌های متعددی از خواص آنتی اکسیدانی، ضد انگلی و ضد عفونی عصاره این گیاه وجود دارد (Zargari, 1990; Hayder *et al.*, 1997; Sarkarti and Salamat, 1997 Aleksic and ;Wannes *et al.*, 2010; 2004 .(Knezevic, 2013

این تحقیق با توجه به مستعد بودن قزلآلای رنگین کمان به فساد و ضرورت یافتن جایگزین‌های طبیعی برای نگهدارنده‌های مصنوعی مورد استفاده در کشور، مطرح گردید. با توجه به وفور درختچه همیشه سبز مورد در ایران، خواص آنتی اکسیدانی و ضد میکروبی عصاره این گیاه و عدم مشاهده گزارشی مبتنی بر بررسی اثر عصاره آبی این گیاه بر افزایش ماندگاری قزلآلای رنگین کمان طی دوره نگهداری سرد، این پژوهش صورت گرفت. در این تحقیق اثر عصاره آبی مورد بر خصوصیات میکروبی، شیمیایی و حسی قزلآلای نگهداری شده در دمای ۴ درجه سلسیوس طی مدت ۱۵ روز بررسی شد.

**مواد و روش ها****استخراج عصاره**

برگ تازه گیاه مورد در ماه خرداد از منطقه قصرقلات شهر سیدان، استان فارس، جمع آوری و تأیید جنس و گونه در هرباریوم بخش زیست‌شناسی دانشگاه شیراز انجام

قرزلآلای رنگین کمان (*Oncorhynchus mykiss*)، یکی از مهم‌ترین و مطلوب‌ترین آبزیان پرورشی در ایران می‌باشد. این ماهی به طور طبیعی دارای میزان قابل توجهی اسیدهای چرب چند غیر اشباع زنجیره بلند (PUFA) مانند EPA و DHA می‌باشد (Sarma *et al.*, 2015). عمدت‌ترین عوامل فساد ماهی قزلآلای (Yildiz *et al.*, 2006) اکسیداسیون چربی‌ها (Montero *et al.*, 2001; Bremner, 2002) (spoiling Hydrolytic)، فساد هیدرولیتیک (Arlington *et al.*, 2004) و تجزیه پروتئین‌ها می‌باشند (Ojagh *et al.*, 2010).

به منظور حفظ کیفیت مطلوب و به تعویق انداختن فساد فرآورده‌های دریایی از روش‌های سردسازی و انجاماد استفاده می‌شود، هر چند این روش‌ها به طور کامل نمی‌توانند مانع فساد میکروبی و شیمیایی شوند. بنابراین برای افزایش عمر ماندگاری محصولات دریایی از نگهدارنده‌های مصنوعی مانند بوتیل هیدروکسی آنیزول (Butylhydroxyanisole) و بوتیل هیدروکسی (Butylated hydroxytoluene) (Jeon *et al.*, 2009) استفاده می‌شود. ولی این مواد دارای اثرات مضاری همچون افزایش احتمال خطرات قلبی، بروز مشکلات گوارشی، جهش‌زایی، مسمومیت و سرطان‌زایی می‌باشند، در نتیجه می‌توانند سلامت مصرف کننده را به مخاطره اندازند (Sakanaka *et al.*, 2005; Edmonds, 2006). بنابراین جایگزینی این ترکیبات با مواد نگهدارنده طبیعی بسیار مورد توجه قرار گرفته است.

عصاره‌های گیاهی دارای طیف وسیعی از فعالیت‌های ضد میکروبی و آنتی اکسیدانی می‌باشند، این خواص عمدهاً مربوط به حضور ترکیبات فلی در آن‌ها است (Hernandez *et al.*, 1999; Negi and Jayaprakasha, 2003; Miliauskas *et al.*, 2004). امروزه تحقیقات زیادی در مورد استفاده از آنتی اکسیدان‌های طبیعی مختلف از جمله عصاره‌های آویشن شیرازی، پیاز و کاکوتی کوهی (ذوق‌قاری و همکاران، ۱۳۸۹)، عصاره پوست پرتقال (علی بیگی و همکاران،

میلی لیتر از غلظت‌های مختلف عصاره آبی مورد به ۲ میلی لیتر محلول DPPH اضافه شد و بعد از ۶۰ دقیقه نگهداری در محل تاریک، جذب در طول موج ۵۱۷ نانومتر خوانده شد. توانایی خنثی سازی رادیکال DPPH که بیانگر میزان فعالیت آنتی‌رادیکالی (Antiradical) است مطابق معادله زیر محاسبه شد (Roussos, 2011).

$$RSA\% = \frac{(A\ Control - A\ Sample)}{A\ Control} \times 100$$

در این رابطه  $%RSA = \frac{\text{میزان فعالیت آنتی‌رادیکالی}}{\text{میزان جذب A Control}} \times 100$  (Antiradical Activity)،  $A\ Control = \text{میزان جذب A Sample}$  و  $A\ Sample = \text{میزان جذب نمونه}$  است. سپس غلظتی از عصاره که دارای درصد مهار رادیکال ۵۰ بود توسط نمودار محاسبه گردید و به عنوان  $IC_{50}$  گزارش شد.

### Scavenging (ability) فلز توسط عصاره

جهت ارزیابی توانایی جذب فلز، ۲ میلی لیتر از عصاره آبی برگ مورد به ۳/۷۰ میلی لیتر آب مقطر اضافه شد، سپس ۱۰/۰ میلی لیتر کلرید آهن (۲ mmol/lit) (مرک) و ۰/۲۰ میلی لیتر فروزین (Ferrozine) (۵ mmol/lit) به مخلوط اضافه گردید. بعد از سپری شدن ۲۰ دقیقه جذب نمونه‌ها در طول موج ۵۶۲ نانومتر توسط اسپکتروفوتومتر Decker & JENWAY 6305 (JENWAY 6305) خوانده شد (Welch, 1990). جهت صفر کردن دستگاه از مخلوطی حاوی ۳ میلی لیتر آب مقطر و ۲ میلی لیتر حلal مтанول استفاده گردید. بلانک (Blank)، مخلوطی شامل تمامی محلول‌های فوق بوده و به جای عصاره از حلal مtanول استفاده شد. جهت کنترل مثبت EDTA در نظر گرفته شد.

= اثر کمپلکس‌کنندگی  
Scavenging (ability)

۳

شد. برگ‌ها در دمای اتاق و در سایه خشک شدند، سپس آسیاب شده و با آب مقطر جوش به نسبت ۱:۱۰ مخلوط شده و به مدت ۱ ساعت در همزن مغناطیسی در دمای ۶۰ درجه سلسیوس قرار داده شدند (Hayder *et al.*, 2004). عصاره حاصل توسط کاغذ واتمن (Whatman) شماره ۱، صاف شد. تغليظ عصاره توسط روتاری اوپراتور (rotary evaporator) انجام و عصاره تغليظ شده ليوفيليزه گردید. ماده خشک عصاره در زمان استفاده در آب مقطر حل و عصاره ۰/۵٪ برگ مورد تهيه شد (Karbalaya Doust *et al.*, 2010).

### آنالیز شیمیایی عصاره آبی برگ مورد اندازه گیری میزان ترکیبات فنولی کل (phenolic content)

جهت ارزیابی کل محتوای فنولی از واکنشگر فولین سیکاتو (Folin-Ciocalteu) (مرک) استفاده شد. ۵۰ میکرو لیتر از عصاره آبی برگ مورد به ۰/۷۵ میلی لیتر واکنشگر که به نسبت یک به ۱۰ با آب مقطر رقيق شده بود، اضافه شد، سپس ۰/۷۵ میلی لیتر کربنات سدیم ۲٪ به مخلوط اضافه گردید و به مدت ۶۰ دقیقه در محل تاریک گذاشته شد. بعد از سپری شدن زمان مورد نظر جذب نمونه‌ها در طول موج ۷۶۵ نانومتر توسط اسپکتروفوتومتر Shahbaz *et al.*, (JENWAY 6305) خوانده شد (Shahbaz *et al.*, 2014). نمودار گالیک اسید (Gallic acid) (مرک) در محدوده غلظت‌های (۰/۰۰۰۱ - ۱۰ mg/ml) رسم شد.

### Antiradical Activity (عصاره)

ظرفیت آنتی‌اکسیدانی با استفاده از محلول دی فنیل پیکریل هیدرازین (DPPH) (سیگما) که با غلظت ۰/۱ میلی مولار در حلal مtanول تهیه شد، ارزیابی گردید. ۰/۱

جهد نمونه در حضور عصاره يا EDTA - جذب نمونه بلانک (Blank) (فاقد عصاره يا EDTA) جذب نمونه بلانک (Blank) (فاقد عصاره يا EDTA) جذب نمونه بلانک (Blank) (فاقد عصاره يا EDTA)

### آماده‌سازی تیمارها

۴۸ عدد قزلآلای رنگین کمان با وزن متوسط  $250 \pm 50$  گرم در فصل پاییز از یکی از مراکز فروش زنده ماهی در شیراز، فارس، خریداری شد. ماهی‌ها با تور صید و بلافضله پس از مرگ همراه با پودر یخ و در کمتر از ۱ ساعت به آزمایشگاه منتقل شدند. شستشو و تخلیه احشاء به صورت دستی انجام گرفت. سپس نمونه‌ها به ۲ گروه تقسیم شدند، با توجه به نتایج حاصل از آزمایش‌های اولیه، بررسی in vitro اثرات ضدیکالی (Antiradical Activity) و توانایی کمپلکس‌کنندگی (Scavenging ability) فلز توسط عصاره، غلظت  $0/5$  درصد عصاره آبی برگ مورد، جهت تیمار کردن نمونه‌ها انتخاب گردید. در گروه تیمار نمونه‌ها به مدت ۵ دقیقه در عصاره آبی  $0/5$  درصد برگ مورد با دمای ۷ درجه سلسیوس و نسبت ماهی به عصاره ۱ به  $1/5$  غوطه‌ور شدند (Etemadi et al., 2008). سپس نمونه‌ها به مدت ۵ دقیقه روی سطح مشبك قرار داده شدند تا آب اضافی آن‌ها خارج شود. نمونه‌های کنترل نیز غوطه‌ور شدند. سپس نمونه‌های تیمار شده و نمونه‌های کنترل به صورت انفرادی با استفاده از انبرک سترون در پاکت‌های پلی اتیلنی قرار گرفته، بسته‌بندی شدند و در یخچال با دمای  $4 \pm 1$  درجه سلسیوس نگهداری شدند. جهت ارزیابی‌های مورد نظر نمونه‌برداری در روزهای  $0$ ،  $5$ ،  $10$  و  $15$  طی دوره نگهداری انجام شد. در هر روز آزمایش‌ها در هر گروه روی سه نمونه مستقل انجام شد.

### نمونه برداری

در روزهای آزمایش نمونه‌های کنترل و تیمار با استفاده از انبرک سترون از بسته‌ها خارج شدند. سپس سر و دم ماهی‌ها با استفاده از چاقوی استریل جدا شد و قسمت میانی در دستگاه گوشتش خردکن خانگی (مولینکس، فرانسه، مدل 790A25) به طور کامل خمیر و یکنواخت شد.

**بررسی اثر ضد میکروبی عصاره**  
 ۱۰ گرم نمونه ماهی با  $90$  میلی‌لیتر نرمال سیلین (Normal saline) همگن شد (استومکر A.J.SEWARD). پس از رقت سازی، رقت‌های مورد نظر به روش پورپلیت (Purplate Method) بر روی محیط PCA کشت داده شدند. شمارش باکتری‌های سرمادوست پس از گرمخانه‌گذاری پلیت‌ها در دمای  $10$  درجه سلسیوس به مدت ۷ روز انجام شد (Ojagh et al., 2010).

### آزمایش‌های شیمیایی pH اندازه‌گیری

دو گرم از نمونه ماهی با  $30$  میلی‌لیتر آب مقطر توسط همگن ساز (Yellow line, DI 18 basic) به مدت  $2$  دقیقه به طور کامل همگن و به مدت پنج دقیقه در دمای اتاق نگهداری شد، سپس pH محلول به وسیله pH متر دیجیتال (SCHOTT CG 824) اندازه‌گیری شد (Song et al., 2011).

### اندازه‌گیری اندیس تیوباربیتوریک اسید (Thiobarbituric acid)

اندیس تیوباربیتوریک اسید با روش Benjakul and Bauer (2001)، با اندکی تغییرات صورت گرفت. ۱ گرم نمونه ماهی با  $9$  میلی‌لیتر از محلول حاوی  $0/375\%$  تیوباربیتوریک اسید (Thiobarbituric acid) و  $15\%$  تری کلورو استیک اسید (Trichloro acetic acid) و  $100$  میلی‌لیتر اسید کلریدریک  $0/25$  نرمال مخلوط و  $10$  دقیقه در آب در حال جوش حرارت داده شد. سپس با آب سرد گردید و  $20$  دقیقه در دور  $4000$  g سانتریفیوژ شد. مایع فوکانی جمع‌آوری شده و جذب آن در طول موج  $532$  نانومتر خوانده شد. سپس اندیس TBARS از منحنی استاندارد بر اساس mg مالون آلدھید (malondialdehyde) (malondialdehyde) اکیلوگرم ماهی، محاسبه گردید.

شماره‌گذاری شدند و زیر نور طبیعی، توسط ۱۰ ارزیاب آموزش دیده، از بین اساتید و کارشناسان دانشکده دامپژوهشی از نظر ظاهر و رنگ، بو، بافت، وضعیت چشم و پذیرش کلی مورد ارزیابی قرار گرفتند (جدول ۱). امتیاز-دهی بر اساس سیستم چهارتایی به صورت زیر انجام گرفت: ۴ = عالی، ۳ = خوب، ۲ = قابل قبول و ۱ = مردود.

ارزیابی ترکیبات نیتروژنی فرار (TVN) میزان ترکیبات ازته فرار به روش کلدال (Kjeldahl) انجام و محاسبه گردید (پروانه، ۱۳۸۵).

#### ارزیابی حسی

ماهی‌های تیمار شده و نمونه‌های کنترل، به صورت کامل و خام در سینی‌های سفید قرار گرفته، به صورت تصادفی

**جدول ۱: فرم ارزیابی حسی**

شماره نمونه	وضعیت چشم	محدب و کاملاً برآمده، سیاه با مردمک روشن، قرنیه شفاف	محدب مقداری	مرکز فرو رفته، مردمک خاکستری، قرنیه شیری
بو	بوی علف دریایی	فاقد بوی علف های دریایی	تخمیر شده، بوی ترشی می دهد	کاملاً بوی ترشیدگی و تعفن می دهد
بافت و قوام گوشت	دارای سطح صاف، محکم، الاستیک (Elastic)	دارای حالت الاستیک (Elastic)	کمی نرم دارای سطح کدر	کاملاً نرم، فلس ها به راحتی از پوست جدا می شود، سطح گوشت چروکیده است
ظاهر و پوست	روشن، بدون تغییر رنگ، درخشنده نیست	رنگ روشن ولی درخشنده نیست	پوست در حال تغییر رنگ از روشنی به سمت کدورت	رنگ کاملاً کدر
پذیرش کلی	عالی	خوب	قابل قبول	ضعیف

#### تجزیه آماری داده ها

از نرم افزار SAS v9.1 و در سطح اطمینان ۹۵٪ صورت گرفت. نمودارها نیز با استفاده از نرم افزار Microsoft Office Excel 2007 ترسیم و گزارش شدند.

این پژوهش بر مبنای طرح کاملاً تصادفی و در سه تکرار انجام شد. تعیین اختلاف معنی دار میان میانگین داده ها و رتبه بندی آن ها به ترتیب با استفاده از آزمون های فاکتوریل (Factorial) و دانکن (Duncan)، با استفاده

**نتایج****میزان ترکیبات فنولی کل (Total phenolic content) عصاره**

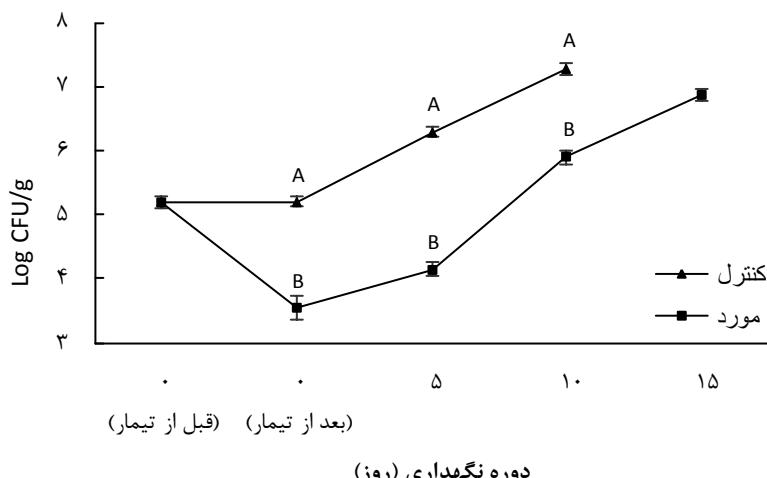
میزان ترکیبات فنولی کل عصاره آبی ۰/۵ درصد برگ مورد با میزان گالیک اسید معادل فنل کل برابر با mg ۴۹/۶±۰/۳۳ GA/ml بود.

**تعیین ویژگی ضدرادیکالی (Antiradical activity) عصاره**

توانایی به دام اندازی رادیکال ۲و۲ دی فنیل-۱-پیکریل هیدرازیل (DPPH)، عصاره آبی ۰/۵ درصد برگ مورد براساس میزان IC<sub>50</sub> ۲۰±۰/۰۳ µg/ml برابر با بود.

**بررسی توپایی کمپلکس‌کنندگی (scavenging ability) فلز توسط عصاره**

خاصیت کمپلکس‌کنندگی (scavenging ability)

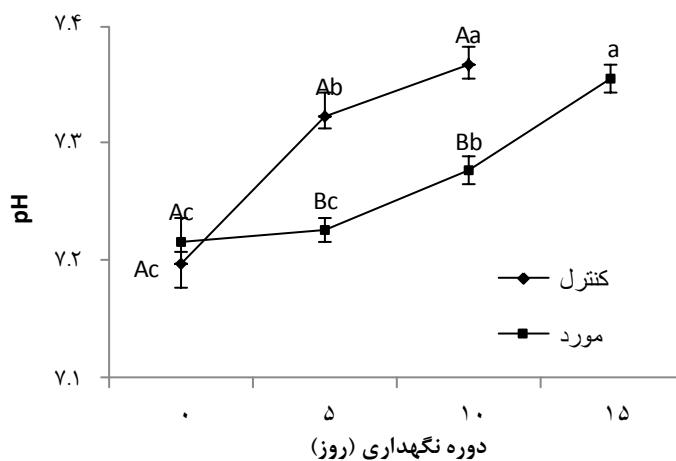


شکل ۱: شمارش کلی باکتری‌های سرمادوست ماهی‌های گروه کنترل و تیمار شده با عصاره مورد طی ۱۵ روز نگهداری در دمای ۴ درجه سلسیوس. حروف بزرگ متفاوت بیانگر تفاوت آماری معنادار در هر زمان می باشند ( $p < 0.05$ ).

تمامی نمونه‌ها طی دوره نگهداری به تدریج افزایش یافت. اما این روند افزایشی در نمونه‌های غوطه‌ور شده در عصاره شبیب کنتری داشت. قابل ذکر است که به دلیل خصوصیات حسی نامطلوب نمونه‌های گروه کنترل، ارزیابی خصوصیات شیمیایی آن‌ها در روز ۱۰ متوقف شد.

**تأثیر عصاره بر تغییرات شیمیایی قزلآلای نگهداری شده در دمای ۴ درجه سلسیوس**

**pH مقادیر pH** pH نمونه‌های کنترل و غوطه‌ور شده در عصاره، در روز صفر به ترتیب برابر با ۷/۱۹ و ۷/۲۱ بود (شکل ۲).



شکل ۲: pH ماهی های گروه کنترل و تیمار شده با عصاره آبی ۵٪ درصد برگ مورد طی دوره نگهداری در دمای ۴ درجه سلسیوس. حروف بزرگ متفاوت بیانگر تفاوت آماری معنا دار در هر زمان و حروف کوچک متفاوت بیانگر تفاوت آماری معنا دار در هر تیمار می باشند ( $p<0.05$ ).

نمونه های تیمار شده نیز میزان TVB-N در طول زمان نگهداری با شدت کمتری افزایش یافت و در روز ۱۵ برابر با  $۴۱/۲۷$  mg/100g بود.

#### ارزیابی حسی

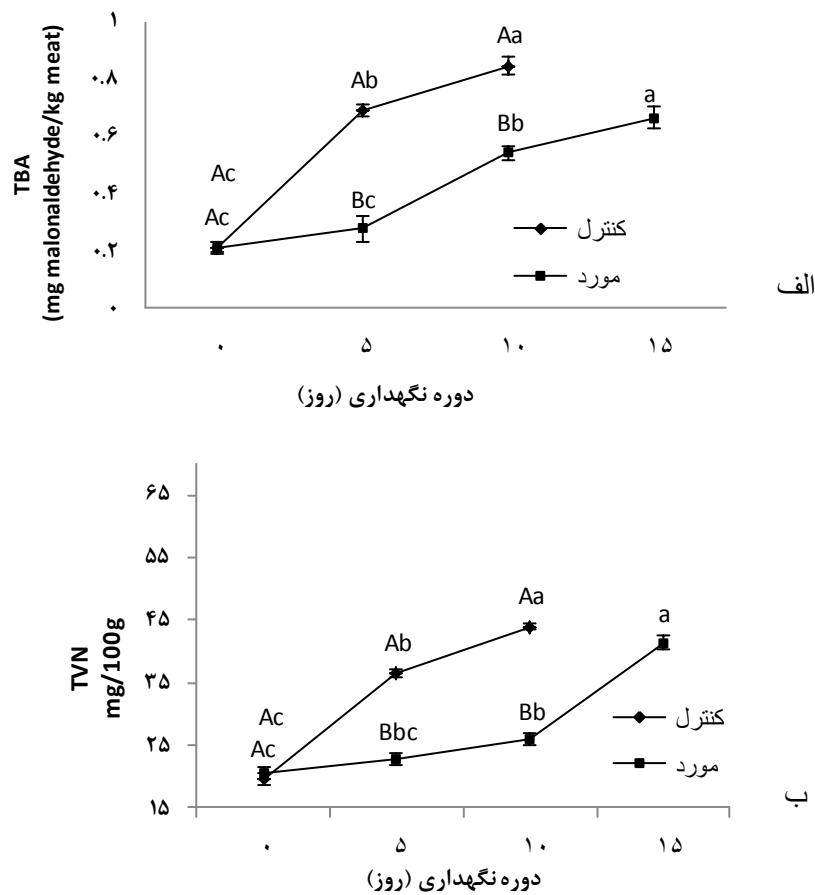
تفییر در خصوصیات حسی نمونه های کنترل و تیمار شده با عصاره در جدول ۲ نشان داده شده است. ظاهر و رنگ، بو، بافت، وضعیت چشم و وضعیت کلی نمونه های کنترل و تیمار شده در روز صفر دارای تفاوت آماری معناداری نبودند. خصوصیات حسی نمونه های هر دو گروه طی دوره نگهداری افت کرد، در روز دهم دوره نگهداری وضعیت کلی نمونه های کنترل قابل قبول نبود در حالیکه خصوصیات حسی نمونه های تیمار شده با عصاره مورد به طور معناداری مطلوب تر بود و از نظر وضعیت کلی قابل قبول بودند. در پایان دوره نگهداری (روز ۱۵) خصوصیات حسی هر دو گروه به شدت افت کرد، اما این افت در نمونه های تیمار شده با عصاره به طور معناداری کمتر بود ( $p<0.05$ ).

#### بررسی اکسیداسیون چربی، اندیس تیوباربیتوریک (TBARS) اسید

اثر عصاره آبی مورد بر میزان TBA نمونه های ماهی طی ۱۵ روز نگهداری در دمای ۴ درجه سلسیوس، در شکل ۳ (الف) نشان داده شده است. میزان TBA در روز صفر برابر با  $۰/۲۱$  mg MDA/ kg بود و تفاوت معناداری بین نمونه های کنترل و تیمار شده وجود نداشت ( $p>0.05$ ). با افزایش مدت زمان نگهداری ماهی ها، میزان TBA آنها افزایش یافت ( $p<0.05$ ) و در روز ۱۰ در نمونه های کنترل به  $۰/۸۴$  mg MDA/ kg رسید. میزان افزایش TBA در نمونه های تیمار شده با عصاره به طور معناداری کمتر بود و در روز ۱۵ برابر با  $۰/۶۶$  mg MDA/ kg بود.

#### ارزیابی ترکیبات نیتروژنی فرار TVN

نتایج حاصل از تأثیر عصاره بر میزان TVB-N نمونه های ماهی در شکل ۳ (ب) نشان داده شده است. میزان TVB-N اولیه ماهی ها  $۰/۷$  mg/100g بود، این میزان در گروه کنترل به طور پیوسته تا روز ده افزایش یافت و در روز دهم به  $۹/۴۳$  mg/100g رسید. در



شکل ۳: (الف) و TVB-N (ب)، ماهی‌های گروه کنترل و تیمار شده با عصاره آبی ۰/۵ درصد برگ مورد طی دوره نگهداری در دمای ۴ درجه سلسیوس. حروف بزرگ متغیر تفاوت آماری معنادار در هر زمان و حروف کوچک متغیر تفاوت آماری معنادار در هر تیمار می باشند ( $p<0.05$ ).

جدول ۲: ویژگی‌های حسی (میانگین  $\pm$  انحراف معیار) ماهی‌های کنترل و تیمار شده با عصاره آبی مورد در روزهای ۰، ۵، ۱۰ و ۱۵ در ۴ درجه سلسیوس

مدت نگهداری (روز)	تیمار	ظاهر و رنگ	بو	بافت	وضعیت چشم	وضعیت کلی
.	کنترل	۴/۰ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۰۰	۴/۰ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۰۰	۳/۹ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۳	۳/۹ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۳	۴/۰ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۰۰
۵	عصاره آبی مورد	۴/۰ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۰۰	۴/۰ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۰۰	۳/۸ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۴	۴/۰ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۰۰	۴/۰ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۰۰
۱۰	کنترل	۲/۷ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۵	۲/۹ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۳	۳/۱ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۳	۲/۵ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۵	۳/۳ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۵
۱۵	عصاره آبی مورد	۳/۴ <sup>B</sup> $\pm$ ۰/۵	۳/۵ <sup>B</sup> $\pm$ ۰/۵	۳/۲ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۴	۳/۶ <sup>B</sup> $\pm$ ۰/۵	۳/۴ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۵
.	کنترل	۱/۴ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۵	۲/۱ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۳	۱/۶ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۵	۱/۵ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۵	۲/۵ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۵
۵	عصاره آبی مورد	۲/۸ <sup>B</sup> $\pm$ ۰/۴	۲/۴ <sup>B</sup> $\pm$ ۰/۵	۲/۷ <sup>B</sup> $\pm$ ۰/۵	۳/۴ <sup>B</sup> $\pm$ ۰/۵	۳/۰ <sup>B</sup> $\pm$ ۰/۰۰
۱۰	کنترل	۱/۱ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۳	۱/۲ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۴	۱/۱ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۳	۱/۲ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۴	۲/۰ <sup>A</sup> $\pm$ ۰/۵
۱۵	عصاره آبی مورد	۲/۰ <sup>B</sup> $\pm$ ۰/۵	۱/۶ <sup>B</sup> $\pm$ ۰/۵	۲/۱ <sup>B</sup> $\pm$ ۰/۳	۱/۷ <sup>B</sup> $\pm$ ۰/۵	۲/۴ <sup>B</sup> $\pm$ ۰/۵

\*حروف متغیر تفاوت آماری معنادار داده های مربوط به هر روز می باشد ( $p<0.05$ )

## بحث

(Hashemabadi and Kaviani, 2010; Palá-  
خاصیت کمپلکس‌کنندگی فلز عصاره آبی برگ مورد،  
مربوط به حضور ترکیبات فنولی است و به واسطه این  
توانایی عصاره می‌تواند از واکنش‌های اکسایشی کاتالیز  
شده توسط آهن و مس ممانعت کند (Hosseini *et al.*, 2014).

غوطه‌وری در عصاره آبی مورد، روند فساد میکروبی  
ماهی را به طور معناداری طی ۱۵ روز نگهداری در دمای  
۴ درجه سلسیوس کاهش داد ( $p < 0.05$ ). در این تحقیق،  
غوطه‌وری ماهی در عصاره سبب کاهش شمارش سرمادوستها  
از پژوهش Pezeshk و همکاران (۲۰۱۱)، مغایرت داشت.  
غوطه‌وری قزل‌آلا در عصاره موسیر تغییر معناداری در  
شمارش سایکروفیلی در روز صفر، در مقایسه با نمونه‌های  
کنترل ایجاد نکرد، اما تعداد باکتری‌های سرمادوست را  
نسبت به نمونه شاهد طی ۲۰ روز نگهداری در دمای ۴  
درجه سلسیوس به طور معناداری کاهش داد. خاصیت  
ضدمیکروبی عصاره می‌تواند ناشی از حضور ترکیبات فنلی  
باشد که در غشای سلول نفوذ می‌کنند و می‌توانند در لخته  
Burl and Shden محتويات سلول نقش داشته باشند (Burl and  
Bloomfield, 1999). طبق گزارش Hugo و Hugo (Coote, 1999  
۱۹۷۱)، ترکیبات فنولی قادرند از طریق دیواره سلولی  
میکروارگانیسم‌ها جذب شده و با تخریب ساختارهای  
غشایی منجر به از بین رفتن عملکرد آن‌ها شوند.  
شمارش میکروبی بالای نمونه کنترل در روز صفر ( $\log$   
 $5/2 \text{ cfu/g}$ )، می‌تواند به دلیل آلودگی شدید آب آکواریوم  
و آلوده بودن سطح خارجی ماهی و یا تغذیه آن قبل از  
صید باشد. که فرضیه اول قوی تر است، زیرا غوطه‌وری  
ماهی در عصاره مورد سبب از بین رفتن کامل لعاب سطح  
بدن ماهی شد و شمارش سرمادوستهای نمونه تیمار  
شده را حدود  $2 \log \text{ cfu/g}$  کاهش داد.

با توجه به فرضیه پژوهش و نتایج حاصل از آزمون‌های  
شیمیایی عصاره آبی مورد، انتظار می‌رفت تیمار قزل‌آلا با  
این عصاره منجر به بهبود خصوصیات شیمیایی ماهی طی  
نگهداری در یخچال شود. غوطه‌وری ماهی در عصاره آبی  
مورد سبب کاهش روند افزایشی pH، اکسیداسیون چربی -

طبق نتایج حاصل، عصاره آبی برگ مورد حاوی میزان  
بالایی از ترکیبات فنولی می‌باشد و دارای توانایی مهار  
رادیکال آزاد DPPH و خاصیت کمپلکس‌کنندگی (Chelating activity)  
فلز است. ترکیبات فنولی دارای Negi and Jayaprakasha, (Hernandez *et al.*, 2003  
۱۹۹۹) می‌باشند. این ترکیبات می‌توانند به سوبستراها (substrate)  
کربوهیدرات‌ها متصل شده و آن‌ها را از دسترس Stern *et al.*, 1996 میکروارگانیسم‌ها خارج کنند (Shahidi and Naczek, 2004  
Amensour و همکاران (۲۰۱۰)، میزان ترکیبات فنلی کل در عصاره‌های آبی، مтанولی و اتانولی برگ مورد به  
ترتیب برابر با  $35/56 \pm 0.01$ ،  $31/25 \pm 0.01$  و  $20/35 \pm 0.01$  mg GA/ml ۲۹٪  
میزان ترکیبات فنلی محاسبه شده در این تحقیق است.  
Tawaha و همکاران (۲۰۰۷)، میزان ترکیبات فنولی کل  
بیشتر از ۲۰ mg GAE/g را بسیار بالا ارزیابی نمودند.  
در تست DPPH، آنتی اکسیدان‌ها می‌توانند رادیکال آزاد DPPH را به ترکیب زرد رنگ دی فنیل پیکریل  
هیدرازین (DPPH-H) احیاء کنند. توانایی بخشیدن اتم هیدروژن یا الکترون که در نتیجه وجود برخی ترکیبات  
حاصل می‌باشد به وسیله اندازه‌گیری بی رنگ شدن رنگ Burtis (and Wannes, 2000  
همکاران (۲۰۱۰)، فعالیت ضدرادیکالی عصاره مтанولی برگ مورد و BHT بر اساس IC<sub>50</sub> به ترتیب برابر با  
 $8 \pm 0.073$  و  $25 \pm 0.08$  µg/ml بود. Hayder و همکاران (۲۰۰۴)، نیز IC<sub>50</sub> عصاره‌های آبی و مтанولی برگ مورد و  
آلfa توکوفرول را به ترتیب  $1/9$  و  $6/5$  و  $2/1$  µg/ml گزارش نمودند، که رقم مربوط به IC<sub>50</sub> کمتر از میزان تعیین شده در این تحقیق است. میزان ترکیبات فنلی و  
خاصیت آنتی اکسیدانی عصاره یک گیاه تابع، جنس و گونه، شرایط رشد، زمان برداشت، روش، دما و نوع حلال  
عصاره‌گیری می‌باشد (Pául *et al.*, 2005)

بافت ماهی می شود که در نمونه های کنترل از روز دهم نگهداری کاملاً مشهود بود، اما در نمونه های تیمار شده به دلیل آلودگی میکروبی پایین تر، افت قوام بافت به تعویق افتاده و شدت کمتری داشت.

عصاره آبی برگ مورد حاوی میزان بالایی از ترکیبات فنولی می باشد و دارای توانایی مهار رادیکال آزاد DPPH و خاصیت کمپلکس کنندگی فلز است. بنابراین غوطه وری ماهی در عصاره آبی مورد، به طور معناداری روند فساد میکروبی ماهی، اکسیداسیون چربی، تولید ترکیبات ازته فرار و افت خصوصیات حسی را کاهش داد. بنابراین می توان از عصاره آبی مورد جهت افزایش زمان ماندگاری قزلآلای طی دوره نگهداری سرد استفاده نمود. کاربرد آب به عنوان حلال، غلظت مورد نیاز پایین عصاره و فراوانی درختچه همیشه سبز مورد در ایران امکان کاربرد اقتصادی این عصاره را به عنوان یک ترکیب نگهدارنده طبیعی و جایگزینی مناسب برای ترکیبات شیمیایی میسر می سازد.

### تشکر و قدردانی

از پرسنل محترم آزمایشگاه میکروبیولوژی نیک نیا و محمدی و آغازی کارشناس محترم آزمایشگاه شیمی گروه بهداشت مواد غذایی دانشکده دامپرشکی دانشگاه شیراز که ما را در انجام این تحقیق یاری نمودند سپاسگزاری می نماییم.

### منابع

- پروانه، و.، ۱۳۸۵. کنترل کیفی و آزمایش های شیمیایی مواد غذایی. موسسه انتشارات و چاپ دانشگاه تهران. چاپ سوم، ۲۵۰ صفحه.
- دولفقاری م.، شعبانیپور ب. و فلاح زاده، س.، ۱۳۸۹. نشریه پژوهش های علوم و صنایع غذایی ایران، جلد ۶، شماره ۲، صفحات ۱۲۱-۱۲۹.
- علی بیگی، ط.، علیزاده دوغیکلائی، ا. و زکی پور رحیم آبادی، ا.، ۱۳۹۱. بررسی اثر آنتی اکسیدانی عصاره پوست پرتقال بر کیفیت فیله کپور معمولی عصاره (Cyprinus carpio) هنگام نگهداری در یخچال (۴°C). نشریه شیلات، مجله منابع طبیعی ایران، دوره ۶۶، شماره ۲، صفحات ۱۹۴-۱۸۵.

ها و میزان TVB-N و TBARS ماهی ها، طی ۱۵ روز نگهداری در دمای ۴ درجه سلسیوس شد. نتایج شیمیایی حاصل از این تحقیق با گزارش علی بیگی و همکاران (۱۳۹۱)، مطابقت داشت. طبق این گزارش، پاشیدن عصاره های ۱ و ۵٪ پوست پرتقال بر فیله ماهی کپور سبب کاهش روند فساد شیمیایی طی ۱۵ روز نگهداری در دمای ۴ درجه سلسیوس شد.

تغییر در غلظت یون هیدروژن گوشت به عنوان یک نشانگر برای ارزیابی کیفیت ماهی و سخت پوستان دریایی استفاده می شود (Bailey et al., 1956). عصاره آبی مورد به دلیل خاصیت ضد میکروبی سبب پایین آمدن بار میکروبی ماهی می شود. کاهش تجمع ترکیبات حاصل از فعالیت میکروارگانیسم ها همچون TMA و TVB-N که سبب تجمع ترکیبات بازی و افزایش pH می شوند، موجب کاهش روند افزایشی pH طی نگهداری ماهی می گردد (Campos et al., 2005). نتایج این تحقیق نشان داد که شاخص مجموع بازه های نیتروژنی فرار در گروه تیمار شده تا روز ۱۰ کمتر از حد استاندارد تعیین شده بود (۳۰-۳۵ میلی گرم در ۱۰۰ گرم گوشت) (علی بیگی و همکاران، ۱۳۹۱)، اما در گروه کنترل این میزان به ۴۳/۹۳mg/100g رسید، که بالاتر از حد استاندارد بود. افزایش مقدار تیوباربیتوريک اسید تیمارها طی دوره نگهداری، ناشی از اکسیداسیون لیپید و تولید متabolit-های فرار در حضور اکسیژن می باشد. مقدار تیوباربیتوريک اسید در نمونه های تیمار شده، پایین تر بود، زیرا عصاره آبی مورد به دلیل دارا بودن ترکیبات فنولی سبب مهار رادیکال های آزاد می شود و در نتیجه از اکسیداسیون لیپیدها ممانعت می کند (Chidanandaiah et al., 2009). اعتمادی و همکاران (۲۰۰۸)، نیز گزارش کردند غوطه وری قزلآلای در عصاره رزماری ۰/۱ درصد به طور معناداری اکسیداسیون لیپیدها را به تأخیر می اندازد. در ارزیابی خصوصیات حسی، تغییر بوی ماهی در نمونه های تیمار شده تا روز ۱۰ بیشتر ناشی از بوی ترشیدگی بود. اما در نمونه های کنترل بوی تعفن ناشی از فساد میکروبی و تجزیه پروتئین ها از روز دهم نگهداری محسوس بود. همچنین تجزیه پروتئین ها در اثر فعالیت میکروارگانیسم ها و آنزیم های پروتئاز، سبب نرم شدن

- Aleksic, V. and Knezevic, P., 2013.** Antimicrobial and antioxidative activity of extracts and essential oils of *Myrtus communis* L. Microbiological Research, 169: 240-254.
- Amensour, M., Sendra, E., Abrini, J., Pérez-Alvarez, J.A. and Fernández-López, J., 2010.** Antioxidant activity and total phenolic compounds of myrtle extracts. Journal of Food, 8: 95–101.
- Arlington, V.A., Arashisar, S.O., Hisar, M.K. and Yanik, T., 2004.** Effects of modified atmosphere and vacuum packaging on microbiological and chemical properties of rainbow trout (*Oncorhynchus mykiss*) fillets. Journal of Food Microbiology, 97: 209–214.
- Bailey, M.E., Fieger, E.A. and Novak, A.F., 1956.** Objective tests applicable to quality studies of ice stored shrimp. Journal of Food Researches, 21:611.
- Benjakul, S. and Bauer, F., 2001.** Biochemical and physicochemical changes in catfish muscle as influenced by different freeze-thaw cycles. Food Chemistry, 72: 207–217.
- Bremner, H.A., 2002.** Safety and quality issues in fish processing. CRC Press, 519 p.
- Burtis, M. and Bucar, F., 2000.** Antioxidant activity of *Nigella sativa* essential oil. Phytotherapy Research, 14: 323–328.
- Campos, C.A., Rodriguez, O., Losada, V., Aubourg, S.P. and Barros-Velázquez, J., 2005.** Effects of storage in ozonized slurry ice on sensory and microbial quality of (*Sardina pilchardus*). International Journal of Food Microbiology, 103:121-130.
- Chidanandaiah, A.K., Keshri, R.C. and Sanyal, M.K., 2009.** Effect of sodium alginate coating with preservatives on the quality of meat patties during refrigerated (4 ±1C) storage. Journal of Muscle Foods, 20, 275-292.
- Decker, E.A. and Welch, B., 1990.** Role of ferritin as a lipid oxidation catalyst in muscle food. Journal of Agriculture and Food Chemistry, 38: 674–677.
- Edmonds, M., 2006.** Sodium metabisulphite alternatives. Seafish Technology Implementation, pp.1-16.
- Etemadi, H., Rezaei, M. and Abedian Kenary, A.M., 2008.** Antibacterial and antioxidant potential of rosemary extract (*Rosmarinus officinalis*) on shelf life extension of Rainbow trout (*Oncorhynchus mykiss*). Iranian Journal of Food Science and Technology, 5: 67-77.
- Fan, W., Sun, J., Chen, Y., Qiu, J., Zhang, Y. and Chi, Y., 2009.** Effects of chitosan coating on quality and shelf life of silver carp during frozen storage. Journal of Food Chemistry, 115: 66-70.
- Georgantelis, D., Ambrosiadis, I., Katikou, P., Blekas, G. and Georgakis, S.A., 2007.** Effect of rosemary extract, chitosan and α-tocopherol on microbiological parameters and lipid oxidation of fresh pork sausages stored at 4 C. Meat Science, 76: 172–181.
- Hashemabadi, D. and Kaviani, B., 2010.** Seasonal and geographical variations in the

- essential oils of *Eryngium caucasicum* Trautv growing in Iran. American-Eurasian Journal Agricultural & Environmental Science, 8(2): 212-215.
- Hayder, N., Abdelwahed, A., Kilani, S., Ben-Ammar, R., Ghedira, A. and Chekir-Ghedira, L., 2004.** Anti-genotoxic and free-radical scavenging activities of extracts from (Tunisian) *Myrtus communis*. Mutation Research, 564: 89–95.
- Hernandez, F., Melgarejo, P., Tomas-Barberan, F.A. and Artes, A., 1999.** Evolution of juice anthocyanin's during ripening of new selected pomegranate (*Punica granatum*) clones. European Food Research and Technology, 210: 39-42.
- Hugo, W.B. and Bloomfield, S.F., 1971.** Studies on the mode of action of the phenolic antibacterial agent Fentichlor against *Staphylococcus aureus* and *Escherichia coli* II. The effects of Fentichlor on the bacterial membrane and the cytoplasmic constituents of the cell. Journal of Applied Bacteriology, 34: 569–578.
- Hosseini, E., Rousta, E., Tabib-Loghmany, F. and Mahmoudpour, M.B., 2014.** In vitro antioxidant activity of hydromethanolic extract of Karde (*Biarum carduchrum*) and its effects on the serum lipids of rats. Iranian Journal of Nutrition Sciences and Food Technology, 9: 1-8.
- Karbalaya Doust, S., Noorafshan, A., Dehghani, F., Panjeha shahin, M.R. and Monabati, A., 2010.** Effects of hydroalcoholic extract of *Matricaria chamomilla* on serum testosterone and estraadiol levels, spermatozoon quality, and tail length in rat. Iranian Journal of Medical Sciences, 35:122-128.
- Miliauskas, G., Venskutonis, P.R. and Van Beek, T.A., 2004.** Screening of radical scavenging activity of some medicinal plants and aromatic plants extract. Food Chemistry, 85: 231-237.
- Montero, P., Lopez-Caballero, M.E. and Perez-Mateos, M., 2001.** The effect of inhibitors and high pressure treatment to prevent melanosis and microbial growth on chilled prawns (*Penaeus japonicus*). Journal of Food Science, 66: 1201–1206.
- Negi, P.S. and Jayaprakasha G.K., 2003.** Antioxidant and antibacterial activities of *Punica granatum* peel extracts. Journal of Food Science, 68: 1473-1477.
- Jeon, Y.J., Kamil, J.Y.V.A. and Shahidi, F., 2002.** Chitosan as an edible invisible film for quality preservation of Herring and Atlantic Cod. Journal of Agriculture and Food Chemistry, 50: 5167-78.
- Ojagh, S.M., Rezaei, M., Razavi, S.H. and Hosseini, S.M.H., 2010.** Effect of chitosan coating enriched with cinnamon oil on the quality of refrigerated rainbow trout. Food Chemistry, 120: 193-198.
- Palá-Pául, J., Pérez-Alonso, M.J., Velasco-Negueruela, A., Varadé, J., Villa, A.M., Sanz, J. and Brophy, J., 2005.** Analysis of the essential oil composition from the different parts of *Eryngium glaciale* Boiss from Spain. Journal of Chromatography, A, 1094: 179–182.
- Pezeshk, S., Rezaei, M. and Hosseini, H., 2011.** Effect of turmeric anshallot extract

- and their combination on the quality characteristics of vacuum packaged rainbow trout stored at 4°C. *Journal of Food Science*, 76: 387-91.
- Roussos, P.A., 2011.** Phytochemicals and antioxidant capacity of orange (*Citrus sinensis* (L.) Osbeck cv. Salustiana) juice produced under organic and integrated farming system in Greece. *Scientia Horticulturae*, 129: 253-258.
- Sakanaka, S., Tachibana, Y. and Okada, Y., 2005.** Preparation and antioxidant properties of extracts of Japanese persimmon leaf tea (Kakinoha-cha). *Food Chemistry*, 89: 569-75.
- Sarkarti, A. and Salamat, M., 1997.** Effect of Moord on H.B.V and negativity of Positive Antigene. Shiraz: First Symp of Med Ind,1: 134-135.
- Sarma, D., Dhar Das, P., Das, P., Bisht, H.C.S., Akhtar, M.S. and Ciji, A., 2015.** Fatty acid, amino acid and mineral composition of rainbow trout (*Oncorhynchus mykiss*) of Indian Himalaya. *Indian Journal of Animal Research*, 49: 399-404.
- Shahbaz, M., Stuiver, C.E.E., Posthumus, F.S., Parmar, S., Hawkesford, M.J. and De Kok, L.G., 2014.** Copper toxicity in Chinese cabbage is not influenced by plant sulphur status, but affects sulphur metabolism-related gene expression and the suggested regulatory metabolites. *Plant Biology*. 16: 68–78.
- Shahidi, F. and Naczk, M., 2004.** Phenolics in food and nutraceuticals. Boca Raton, FL: CRC Press. pp. 352-355.
- Siripatrawan, U. and Harte, B.R., 2010.** Physical properties and antioxidant activity of an active film from chitosan incorporated with green tea extract. *Food Hydrocolloids*, 24: 770-775.
- Song, Y., Liu, L., Shen, H., You, J. and Luo, Y., 2011.** Effect of sodium alginate-based edible coating containing different anti-oxidants on quality and shelf life of refrigerated bream (*Megalobrama amblycephala*), *Food Control*, 22: 608-615.
- Souza, N. and Skonberg, D.I., 2011.** Antioxidant properties of aqueous and methanol soy extracts in minced trout muscle. *Journal of Food Science and Technology*, 44: 1212-1217.
- Stern, J.L., Hagerman, A.E., Steinberg, P.D. and Mason, P.K., 1996.** Phloro-tannin protein interactions. *Journal of Chemical Ecology*, 22: 1887-1899.
- Tawaha, K., Alali, F.Q., Gharaibeh, M., Mohammad, M. and El-Elimat, T., 2007.** Antioxidant activity and total phenolic content of selected Jordanian plant species. *Food Chemistry*, 104: 1372–1378.
- Wannes, W.A., Mhamdi, B., Sriti, J., Jemia, M.B., Ouchikh, O., Hamdaoui, G., Kchouk, M.E. and Marzouk, B., 2010.** Antioxidant activities of the essential oils and methanol extracts from myrtle (*Myrtus communis* var.*italica* L.) leaf, stem

- and flower. Food and Chemical Toxicology, 48: 1362–1370.
- Yanishlieva, N.V., Marinova, E.M., Gordon, M.H. and Raneva, V.G., 1999.** Antioxidant activity and mechanism of action of thymol and carvacrol in two lipid systems. Food Chemistry, 64: 59–66.
- Yildiz, M., Sener, E. and Gun, H., 2006.** Effect of refrigerated storage on fillet lipid quality of rainbow trout (*Oncorhynchus mykiss w.*) fed a diet containing different levels of dl  $\alpha$ -tocopherol acetate. Turk Journal of Veterinary Animal Science, 30: 143-150.
- Zargari, A., 1990.** Medicine Plants. 6th ed. Tehran: Tehran University Press; pp.28-39.

**Effect of aqueous extract of myrtle leaves (*Myrtus communis*) on quality changes of farmed gutted rainbow trout (*Oncorhynchus mykiss*) during chilled (4±1°C) storage**Nasiri E.<sup>1</sup>; Hesari J.<sup>1\*</sup>; Shekarforoush S.S.<sup>2</sup>; Kooshesh S.<sup>3</sup>

\* j\_hesari@yahoo.com

1-Department of Food Science and Technology, Faculty of Agriculture, Tabriz University, Tabriz, Iran

2-Department of Food Hygiene and Public Health, School of Veterinary Medicine, Shiraz University, Shiraz, Iran.

3-Department of Food Science and Technology, School of Agriculture, Shiraz University, Shiraz, Iran.

**Abstract**

Rainbow trout fish is highly susceptible to microbial and hydrolytic spoilage as well as oxidative rancidity. Therefore, it is essential to use preservatives to extend the shelf life of this product. Myrtle Leaf extract has significant antibacterial and antioxidant properties. This research conducted to investigate the effect of aqueous extract of myrtle (*Myrtus communis*) leaves on farmed rainbow trout fish (*Oncorhynchus mykiss*) quality during chilled (4 ±1°C) storage. The amounts of total phenolic compounds through Folin-Ciocalteu method, free radical scavenging by DPPH solution and metal scavenging ability of the extract through spectrophotometric method, were determined. Rainbow trout have been washed and gutted immediately after fishing. Then, with regard to primary tests results, samples were immersed in aqueous extract of myrtle leaves with concentration of 0.5% for 5 minutes. Sampling has been done at days 0, 5, 10 and 15 during chilled (4 ±1°C) storage. Antimicrobial effects of mentioned extract were evaluated by enumeration of psychrophilic bacterial counts through the pour plate method, using PCA. Furthermore, the effects of extract on chemical properties of samples have been investigated through, pH measurement, spectrophotometric evaluation of TBARS and TVB-N content determination using Kjeldahl method. Sensory evaluation determined by 10 trained panelists who were asked to evaluate the appearance and color, odor, texture and eye appearance of the samples. Total phenolic compounds, free radical scavenging (IC<sub>50</sub>) and metal scavenging ability of aqueous extract of myrtle were 49.6±0.33 mg GA/ml, 20±0.03 µg/ml and 0.042 mg/ml, respectively. Dipping the fish in the aqueous extract reduced the psychrophilic bacterial count immediately after the treatment and significantly retarded the microbial deterioration of treated fishes. So that, the psychrophilic bacterial count of control and treated samples on day 10 of storage were, 7.29 and 5.91 log cfu/g respectively. Moreover, lipid oxidation and production of volatile nitrogen compounds reduced in treated samples and sensory characteristics improved compared to control samples. Thus, the myrtle aqueous extract can be used to extend the shelf life of rainbow trout during chilled storage. The use of water as a solvent, the low required concentration of extract and abundance of evergreen myrtle bushes in Iran, provides the possibility of economic use of this extract as a natural preservative and suitable substitute for chemical compounds.

**Keywords:** *Oncorhynchus mykiss*, Aqueous extract, Myrtle leave, Natural preservative.

---

\*Corresponding author