

مطالعه اثر آبغوره بر ویژگی‌های فیزیکوشیمیایی و بافتی گوشت گاو

فرشته سبزی^۱، محمدجواد وریدی^{۲*}، مهدی وریدی^۳

۱- دانش آموخته کارشناسی ارشد، گروه علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه فردوسی مشهد، ایران

۲- دانشیار، گروه علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه فردوسی مشهد، ایران

* نویسنده مسئول (mjvaridi@um.ac.ir)

۳- دانشیار، گروه علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه فردوسی مشهد، ایران

تاریخ دریافت: ۱۳۹۴/۰۸/۰۳

تاریخ پذیرش: ۱۳۹۵/۱۰/۱۹

چکیده

واژه‌های کلیدی
آبغوره
تردکردن
خصوصیات بافتی
عضله باسیس فموریس گاو

این پژوهش بهمنظور بررسی تأثیر غلظت آبغوره بر ویژگی‌های فیزیکوشیمیایی و بافتی عضله باسیس فموریس گاو و با هدف بهبود تردی و افزایش بازارپسندی آن انجام شد. بدین‌منظور، آبغوره با درصدهای صفر، ۳۰، ۷۰ و ۱۰۰ درصد بههمراه کلرید سدیم ۲ درصد (W/W)، به تکه‌های گوشت با ابعاد $15 \times 15 \times 3$ سانتی‌متر مکعب (به مقدار ۱۰ درصد وزن اولیه آن) تزریق گردید. سپس بهمنظور یکنواختی توزیع محلول در قسمت‌های سطحی و عمقی گوشت، نمونه‌ها در محلول آبغوره (با همان غلظت تزریق شده به آنها و با نسبت ۱:۴) قرار داده شدند و به مدت ۱۲ ساعت در دمای ۴ درجه سانتی‌گراد نگهداری گردیدند. نتایج نشان داد با افزایش غلظت آبغوره، میزان pH به‌طور معنی‌دار کاهش یافت ($P < 0.05$). همچنین نگهداری در محلول آبغوره باعث افزایش معنی‌دار درصد جذب محلول، افت پخت و میزان WHC گردید ($P < 0.05$). پارامترهای رنگی L^* و b^* نمونه‌های تیمارشده به‌طور معنی‌داری بیشتر از نمونه شاهد و مقدار a^* آنها کمتر از نمونه شاهد به‌دست آمد ($P < 0.05$) و نمونه‌های نگهداری شده در آبغوره ۱۰۰ درصد به مدت ۱۲ ساعت دارای بالاترین شاخص تخریب میوفیبریل (MFI) و طول سارکومر و نیز کمترین مقدار نیروی برشی وارنبراتزلر (WBSF) بودند. بنابراین نتیجه گرفته شد که محلول آبغوره می‌تواند به‌عنوان جایگزینی برای تردکننده‌های شیمیایی مورد استفاده در صنعت گوشت بدون تأثیر منفی بر دیگر پارامترهای کیفی آن استفاده گردد.

کامل بودن ساختار میوفیبریل‌ها (که روی سختی اکتوپیوزین‌ها تأثیر می‌گذارد) و کامل بودن بافت پیوندی اطراف فیبرها (که روی سختی بافت زمینه‌ای گوشت تأثیر می‌گذارد) است (Zhao *et al.*, 2012). Morgan و همکاران (۱۹۹۱) با انجام آزمون نیروی برشی و آتالیز حسی نتیجه گرفتند که استیک عضله ران گاو دارای تردی کمتری نسبت به سایر قسمت‌های دام (کمر، سرdest و گوشت بین‌دنده‌ای) است. مطالعه‌های بسیاری روی شناسایی سفت‌ترین عضله ران گاو صورت گرفت تا اینکه Rhee و همکاران

مقدمه

گوشت ماده پروتئینی بالرزشی است که به‌دلیل غنی‌بودن از اسیدهای آمینه ضروری و غیرضروری، مواد معدنی مانند آهن و روی، ویتامین‌ها و نیز انرژی کافی برای بدن به‌عنوان یکی از کامل‌ترین منابع تأمین‌کننده پروتئین در غذای روزانه بشر به حساب می‌آید (Lawrie, 1998). تردی گوشت به‌عنوان یکی از مهم‌ترین پارامترهای کیفی در پذیرش مصرف کنندگان تلقی می‌شود (Huff-Lonergan *et al.*, 2010) که تحت تأثیر ویژگی‌های مختلف از قبیل طول سارکومر،

اسیدی بر بافت پیوندی بسیار کمتر از تأثیرش بر پروتئین‌های میوفیبریلی است.

آبغوره، آب تخمیرنشده انگورهای سبز نارس است که از فشردن مستقیم آنها به دست می‌آید. آبغوره طعم ترش منحصر به فردی دارد و در مناطقی از قبیل مدیترانه، جنوب شرقی ترکیه و قسمت‌های مختلف ایران به عنوان یک ترکیب جایگزین سرکه و آبلیمو استفاده می‌شود (Stradley & Cook, 2000). اسید غالب آبغوره اسیدتارتاریک^۴ است، البته اسیدهایی از قبیل اسید کافئیک^۵، اسید کافتاریک^۶، اسید فرتاریک^۷، اسید گالیک^۸، اسید کوماریک^۹، اسید کوتاریک^{۱۰} و اسید پروتوکتچوئیک^{۱۱} نیز در آبغوره اندازه‌گیری و گزارش شده است (Pour Nikfardjam, 2008).

بنابراین هدف از این پژوهش بررسی تأثیر غلظت آبغوره بر ویژگی‌های فیزیکوشیمیایی و بافتی عضله باسیپس فموریس گاو می‌باشد.

مواد و روش‌ها

عضله باسیپس فموریس گاو از کشتارگاه صنعتی مشهد و آبغوره مورد استفاده از شرکت گلچکان زمانی مشهد تهیه شد. ابتدا لایه‌های مشهود چربی عضله حذف و بعد به قطعه‌هایی با ابعاد $15 \times 15 \times 3$ سانتی‌متر مکعب تقسیم شدند و وزن تمامی نمونه‌ها یادداشت گردید. سپس به آنها به ترتیب محلول آبغوره صفر، ۳۰، ۷۰ و ۱۰۰ درصد به همراه کلرید سدیم ۲ درصد (w/w) در فواصل ۱ سانتی‌متر تزریق شد (مقدار کل تزریق: ۱۰ درصد وزن اولیه گوشت). بعد از تزریق، به منظور افزایش بازدهی و یکنواخت شدن توزیع محلول آبغوره در قسمت‌های سطحی و عمقی گوشت، نمونه‌ها در محلول آبغوره با همان غلظت تزریق شده به آنها طی مدت زمان ۱۲ ساعت و در دمای ۴ درجه سانتی‌گراد نگهداری شدند (نسبت محلول آبغوره به گوشت: ۴ به ۱). بعد از گذشت این

(۲۰۰۴) بیان کردند که بخش خارجی ران (که عمدتاً عضله دوسران (باسیپس فموریس^۱) را در بر می‌گیرد) دارای بالاترین نیروی برشی وارنر-براتزلر (WBSF)^۲ و کمترین تردی است.

امروزه تولید کنندگان گوشت و محققان مختلف در تلاش برای بهبود کیفیت و پذیرش کلی عضله باسیپس فموریس گاو با استفاده از شیوه‌های غوطه‌وری^۳ گوشت در محلول‌های مختلف (& Sheard & Tali, 2004; Kupski, 1999 مختلف مکانیکی (Suzuki et al., 2006) هستند. مطالعه‌های زیادی نشان داده است که تردی و ظرفیت نگهداری آب گوشت گاو در شرایط اسیدی پایین تر از pH=۵/۲-۵/۵) بهبود می‌یابد (Gault, Eilers et al., 1994; Berge et al., 2001). بهمین دلیل امروزه غوطه‌وری اسیدی گوشت به عنوان یک روش گسترده جهت بهبود ویژگی‌های تکنولوژیکی و عملکردی آن از جمله Yusop et al., 2010) و نیز افزایش زمان ماندگاری محصول از طریق کاهش رشد باکتریایی به ویژه باکتری‌های بیماری‌زا (Pathania et al., 2010) مطرح شده است. مکانیسم عمل تردشدن گوشت توسط محلول‌های اسیدی را می‌توان به عوامل متعددی نسبت داد. هنگامی که pH عضله کاهش می‌یابد و به نقطه ایزووالکتریک (حدود ۵/۳) می‌رسد، دافعه پروتئین‌ها در پایین‌ترین مقدار است که نشان‌دهنده مقدادر مساوی بارهای مثبت و منفی است. با اسیدی تر شدن بیشتر pH، تعادل بارها از طریق افزایش بارهای مثبت به هم خورده و دافعه ایجاد می‌شود که منجر به تورم پروتئین‌های میوفیبریلی و تضعیف ساختمان گوشت می‌گردد (Hinckle, 2010). همچنین غوطه‌وری اسیدی، ضعیف شدن بافت پیوندی و کلازن گوشت را به همراه دارد که منجر به کاهش پایداری حرارتی به دلیل تغییر دمای دناتوراسیون به حدود ۵-۱۰ درجه سانتی‌گراد می‌گردد (Berge et al., 2001). Lewis و Purslow (۱۹۹۱) گزارش کردند تأثیر غوطه‌وری

⁴ Tartaric acid

⁵ Caffeic acid

⁶ Caftaric acid

⁷ Fertaric acid

⁸ Gallic acid

⁹ Grape Reaction Product (GRP, 2-S-glutathionyl caffeoyl tartaric acid)

¹⁰ Coumaric acid

¹¹ Coutaric acid

¹² Protocatechuic acid

¹Biceps femoris

² Warner Bratzler Shear Force

³ Marination

کیلوگرمی دقیقاً در مرکز صفحه پلاستیکی بالایی و به مدت ۵ دقیقه روی نمونه گوشت قرار گرفت. بعدازگذشت ۵ دقیقه، وزنه و صفحه پلاستیکی بالایی از روی کاغذ صافی برداشته شد و نمونه گوشت نهایی پس از جدا کردن آن از کاغذ صافی توزین گردید (Sultana *et al.*, 2008). درنهایت درصد WHC از رابطه (۲) که در آن W_1 وزن اولیه گوشت (گرم)، W_2 وزن نهایی گوشت (گرم) و MC مقدار رطوبت هر گرم از گوشت است؛ محاسبه شد.

رابطه (۲)

$$\text{درصد ظرفیت نگهداری آب} = \left[\frac{W_1 - W_2}{W_1 \times MC} \right] \times 100$$

اُفت پخت

تکهای گوشت ۵۰ گرمی با ضخامت یکنواخت داخل کیسه پلی اتیلنی قرار گرفت و به بنماری با دمای ۸۰ درجه سانتی گراد منتقل گردید. پس از گذشت یک ساعت، نمونه در زیر شیر آب سرد شد و پس از خشک کردن سطح آن، بلا فاصله توزین گردید (Honikel, 1998). مقدار اُفت پخت از رابطه (۳) تعیین شد که در آن W_1 وزن اولیه گوشت و W_2 وزن گوشت بعد از پخت است.

رابطه (۳)

$$\text{درصد افت پخت} = \frac{W_1 - W_2}{W_1} \times 100$$

آالیز بافت

مقدار نیروی لازم برای برش دادن نمونه های تیمار شده گوشت (نیروی برشی وارنر براتزلر) به روش Byrne و همکاران (۲۰۰۰) و با استفاده از دستگاه بافت سنج Stable Micro TA. XT plus، شرکت (مدل ۴۱۰، انگلیس) تعیین گردید. برای این منظور از نمونه های پخته شده در آزمون اُفت پخت که ۲۴ ساعت در دمای ۷۴۵ میلی متر بودند، استفاده شد. از هر نمونه، ۵ قطعه مکعب مستطیل (عرض: حدود ۱ سانتی متر، ضخامت: ۱/۵ سانتی متر و طول متغیر) با استفاده از قالب مخصوص دستگاه و به موزات فیبرهای عضله جدا شد. سپس تیغه وارنر براتزلر به طور عمودی و با سرعت ۲۰۰ میلی متر

زمان، نمونه های گوشت از داخل محلول ها خارج شده و پس از خشک کردن محلول اضافی روی آنها مجدداً توزین گردیدند. درنهایت آزمایش های ذیل روی نمونه ها انجام گرفت. لازم به ذکر است نمونه شاهد، نمونه گوشت تازه بلا فاصله پس از کشتار است و نمونه با غلظت صفر درصد آبغوره، نمونه ای است که به مدت ۱۲ ساعت بدون اعمال تیمار نگهداری شده است.

آزمون ها

درصد جذب محلول^۱

درصد جذب محلول نمونه ها با استفاده از رابطه (۱) محاسبه شد که در آن W_1 وزن نمونه قبل از تزریق و نگهداری در محلول آبغوره (گرم) و W_2 وزن نمونه بعد از تزریق و نگهداری در محلول آبغوره (گرم) است.

رابطه (۱)

$$\text{درصد جذب محلول} = \frac{W_1 - W_2}{W_1} \times 100$$

pH اندازه گیری

pH نمونه ها در ۵ نقطه مختلف و در عمق ۱/۵ سانتی متری نمونه ها و با استفاده از pH متر پروفی (شرکت Testo، مدل ۲۳۰، آلمان) اندازه گیری شد.

رنگ

پارامترهای رنگ ($L^*a^*b^*$) در ۳ نقطه مختلف از هر نمونه و با استفاده از دستگاه رنگ سنج مینولتا CR-410 (ژاپن) در سیستم CIEL*a*b* تعیین شد.

رطوبت

مقدار رطوبت نمونه ها با استفاده از آون ۱۰۵ درجه سانتی گراد (Universal Memmert)، مدل Universal (آلمان) تعیین شد و نتایج بر حسب گرم در ۱۰۰ گرم گزارش گردید (استاندارد ملی ایران به شماره ۷۴۵، ۱۳۸۲).

درصد ظرفیت نگهداری آب (WHC)^۲

۰/۳ گرم از نمونه گوشت به روی کاغذ صافی و اتمن شماره یک منتقل گردید و دو صفحه پلاستیکی در هر دو طرف آن قرار داده شد. بلا فاصله وزنهای ۲

^۱ Weight Gain

^۲ Water Holding Capacity

(w/v) شامل گلوتاریک دی‌آلدهید ۲/۵ درصد، کلرید پتاسیم ۱/۰ مولار، اسیدبوریک ۰/۰۳۹ مولار و تری‌تریپلکس^۳ ۵ میلی‌مولار) قرار گرفت و به یخچال منتقل شد. پس از گذشت ۲۴ ساعت، قطعه گوشت از محلول خارج شد و وارد ۱۵ میلی‌لیتر گلوتاریک دی‌آلدهید B ۲/۵ درصد (w/v) (شامل گلوتاریک دی‌آلدهید ۲/۵ درصد، کلریدپتاسیم ۰/۲۵ مولار، اسیدبوریک ۰/۲۹ مولار و تری‌تریپلکس ۵ میلی‌مولار) گردید و تا زمان اندازه‌گیری طول سارکومر در یخچال نگهداری شد. در زمان هموژنیزاسیون، مجدداً قطعه گوشت از محلول خارج شد و داخل ۱۵ میلی‌لیتر گلوتاریک دی‌آلدهید B ۲/۵ درصد (w/v) تازه قرار گرفت و توسط اولتراتوراکس با دور ۱۷۰۰۰ rpm به مدت ۳۰ ثانیه هموژن شد. یک قطره از محلول هموژن شده روی لام منتقل گردید و یک لام ر روی آن قرار گرفت. سپس از ۱۰ نقطه مختلف لام با استفاده از میکروسکوپ نوری (مدل BH2، شرکت Nikon، Olympus، ژاپن) متصل به دوربین (Nikon DXM-1200، امریکا) و بزرگنمایی $\times 100$ عکس برداری شد. برای هریک از نمونه‌ها، ۳ لام تهیه گردید. در انتهای تصاویر به دست آمده با استفاده از نرمافزار J Image آنالیز شدند و میانگین ۳۰ عدد حاصل به عنوان طول سارکومر نهایی (میکرومتر) گزارش گردید (Botha *et al.*, 2007).

تجزیه و تحلیل آماری

پژوهش در قالب طرح کاملاً تصادفی و با ۲ تکرار انجام شد. نتایج به دست آمده با استفاده از نرمافزار SPSS 16 آنالیز شدند و مقایسه میانگین‌ها به وسیله آزمون دانکن در سطح اطمینان ۹۵ درصد ($P < 0.05$) صورت گرفت.

نتایج و بحث

ویژگی‌های شیمیایی آبغوره

مقادیر pH، اسیدیته، مواد جامد محلول در آب، مواد جامد کل و خاکستر کل آبغوره مورد استفاده به ترتیب $3/64 \pm 0.02$ ، $3/0 \pm 0.01$ گرم در ۱۰۰ میلی‌لیتر (بر حسب اسیدتارتاریک)، $4/9 \pm 0.1$ گرم در ۱۰۰

بر دقیقه، فیبرهای عضله را قطع کرد. درنهایت میانگین ۵ تکرار به عنوان نیروی برش نهایی گزارش شد.

شاخص تخریب میوفیبریل (MFI)^۱

برای تعیین MFI با روش Culler و همکاران (۱۹۷۸)، دقیقاً ۴ گرم گوشت با ۴۰ میلی‌لیتر بافر MFI با دمای ۴ درجه سانتی‌گراد (مت Shank از کلریدپتاسیم ۱۰۰ میلی‌مولار، فسفات‌پتاسیم (pH=۷) ۲۰ میلی‌مولار، EDTA ۱ میلی‌مولار، کلریدمنیزیم ۱ میلی‌مولار و آزیدسدیم ۱ میلی‌مولار) ترکیب شد و پس از هموژن کردن با دور ۸۰۰۰ rpm به مدت ۳۰ ثانیه T25 توسط اولتراتوراکس (Ultra-Turrax، IKA، آلمان)، با نیروی g $\times 1000$ به مدت ۱۵ دقیقه سانتریفیوژ شد. سپس ۴۰ میلی‌لیتر بافر MFI به رسوب باقی‌مانده از سانتریفیوژ اضافه شد و پس از ورتسکس، مجدداً با شرایط قبلی سانتریفیوژ گردید. رسوب حاصل از این مرحله با ۱۰ میلی‌لیتر بافر MFI مخلوط و پس از ورتسکس، از توری با مش ۱۸ عبور داده شد (۰ میلی‌لیتر دیگر بافر MFI برای شستشوی باقی‌مانده رسوب پشت صافی اضافه شد). پس از تعیین غلظت پروتئین محلول زیر صافی از طریق روش بیورت، ۰/۲۵ میلی‌لیتر از محلول پروتئینی زیر صافی به همراه ۰/۷۵ میلی‌لیتر بافر MFI و ۴ میلی‌لیتر بیورت محلوط شدند و مخلوط حاصل به مدت ۳۰ دقیقه در محلی تاریک و در دمای اتاق قرار گرفت. پس از گذشت این زمان، جذب نمونه با اسپکتروفوتومتر (Double Beam UV/VIS Spectrophotometer، UV2601، Beijing Rayleigh Analytical Instrument، چین) در طول موج ۵۴۰ نانومتر قرائت گردید و درنهایت مقدار MFI با استفاده از رابطه (۴) بدست آمد:

$$\text{رابطه (۴)}$$

$$MFI = A_{540} \times 200$$

طول سارکومر

قطعه‌ای با ابعاد $1 \times 1 \times 1$ سانتی‌متر مکعب از گوشت در ۱۵ میلی‌لیتر گلوتاریک دی‌آلدهید A ۲/۵ درصد

^۱ Myofibrillar Fragmentation Index (MFI)

^۲ Ethylene Diamine Tetra Acetic (EDTA) acid disodium salt dehydrate

عضله با استفاده از روش های گوناگون هستند (Hoffman *et al.*, 2008). ویژگی های عضله با ایسپس فموریس گاو مورد استفاده در لحظه صفر (بلافاصله پس از کشтар) در جدول (۱) و نیز در شکل های (۲) تا (۱۱) تحت عنوان نمونه شاهد (به منظور مقایسه با تیمارها) آورده شده است. نتایج به دست آمده برای ویژگی های عضله مربوطه همانگ با نتایج سایر Buford *et al.*, Istrati *et al.*, 2014 Kim *et al.*, Gheisari *et al.*, 2009, 2004 (Rhee *et al.*, 2004, 2013).

میلی لیتر، $34/18 \pm 0/5$ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر و $2/5 \pm 0/04$ گرم در ۱۰۰ میلی لیتر اندازه گیری شد که تمامی اعداد به دست آمده در محدوده استاندارد آبغوره بودند (استاندارد ملی ایران به شماره ۱۸۱۵، ۱۳۸۶).

ویژگی های فیزیکوشیمیایی و بافتی گوشت خام عضله با ایسپس فموریس گاو، عضله ای غنی از کلاژن و عموماً سفت است و درنتیجه تردی آن مورد پذیرش مصرف کنندگان نمی باشد (Rhee *et al.*, 2004) و بسیاری از محققان در تلاش برای بهبود تردی این

جدول ۱ - خصوصیات فیزیکوشیمیایی و بافتی گوشت خام

ویژگی	مقدار	ویژگی	مقدار
روطوبت (درصد)	$77/32 \pm 0/54$	شدت روشنایی (L*)	$32/121 \pm 0/78$
بروتئین (درصد)	$18/32 \pm 0/10$	شدت قرمزی (a*)	$22/751 \pm 0/056$
چربی (درصد)	$5/36 \pm 0/05$	شدت زردی (b*)	$6/950 \pm 0/081$
خاکستر (درصد)	$0/098 \pm 0/001$	شاخص تخریب میوفیبریل (MFI)	$40 \pm 2/828$
pH	$6/840 \pm 0/021$	طول سارکومر (میکرومتر)	$2/117 \pm 0/087$
WHC (درصد)	$32/175 \pm 0/14$	نیروی برشی وارنبراتزلر (نیوتن)	$80 \pm 0/283$
أفت پخت (درصد)	$32/122 \pm 2/15$		

با ایسپس فموریس گاو نداشت. دلیل افزایش جذب محلول توسط گوشت با افزایش غلظت را می توان به کاهش pH عضله گاو به زیر نقطه ایزووالکتریک نسبت داد. در pH معادل $5/3$ که pH ایزووالکتریک گوشت گاو است، بارهای مثبت و منفی پروتئین های گوشت برابرند (بار الکتریکی خنثی)، بنابراین نیروی جاذبه ای بین بارهای مخالف واحد های اسید آمینه میوفیبریل های مجاور پدید می آید که باعث کاهش فضای بین میوفیبریل ها و به حداقل رسیدن تورم می گردد. درنتیجه کاهش pH عضله گاو به زیر نقطه ایزووالکتریک باعث می شود مقدار بارهای مثبت خالص روی پروتئین های میوفیبریل افزایش یافته و درنتیجه منجر به ایجاد نیروهای دافعه بیشتر بین آنها گردد. این نیروهای دافعه به فیلامنت های ضخیم و نازک فشار وارد می کنند و باعث جاذشن جانسی آنها و افزایش وزن نمونه ها طی غوطه وری در محلول (به دلیل افزایش فضا برای قرارگیری محلول) می گردد (Ke *et al.*, 2009). در بین نمونه های تیمار شده در این پژوهش، فقط pH نمونه با غلظت 30 درصد آبغوره به pH زیر نقطه ایزووالکتریک ($\text{pH}=4/32$) رسید و احتمالاً دلیل

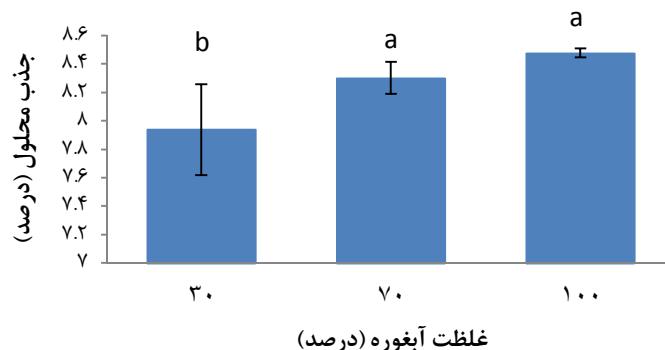
ویژگی های فیزیکوشیمیایی و بافتی گوشت های تیمار شده

درصد جذب محلول

جذب محلول نتیجه قراردادن گوشت در محلول های مختلف است که منجر به افزایش وزن تمامی تیمار های گوشت و آبدار شدن آنها می گردد. با توجه به نتایج آنالیز واریانس، درصد جذب محلول نمونه ها تحت تأثیر غلظت آبغوره قرار گرفت و با افزایش غلظت، به طور معنی داری ($P<0/05$) افزایش یافت و از $7/938$ به $8/477$ درصد رسید (شکل ۱). به طور مشابه و همکاران (۲۰۰۳) گزارش کردند که افزایش غلظت اسید لاکتیک و اسید سیتریک از صفر به $1/5$ درصد، باعث افزایش درصد جذب محلول عضله لانگیسیموس به طور معنی دار گردید؛ اما در پژوهش Kim و همکاران (۲۰۱۳) بیان شد غلظت محلول کلرید سدیم 4 درصد (w/v) و سس سویا ای 25 درصد (w/v) که به ترتیب با درصد های 100 به صفر ($\text{pH}=6/52$), 75 به 25 ($\text{pH}=5/40$), 50 به 50 ($\text{pH}=5/24$), 25 به 75 ($\text{pH}=4/85$) و صفر به 100 ($\text{pH}=5/05$) مخلوط شده بودند، تأثیر معنی داری بر جذب محلول توسط عضله

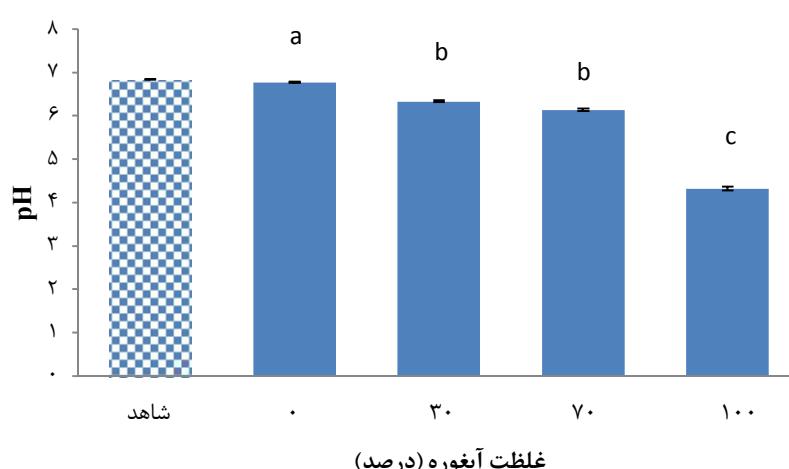
سایر نمونه‌ها همین موضوع است.

اختلاف معنی‌دار درصد جذب محلول این نمونه با



شکل ۱ - تغییرات درصد جذب محلول عضله بایسپس فموریس گاو قرارداده شده در آبغوره طی ۱۲ ساعت نگهداری در دمای یخچال (حروف یکسان روی ستون‌ها نشان‌دهنده عدم اختلاف معنی‌دار در سطح ۵ درصد است).

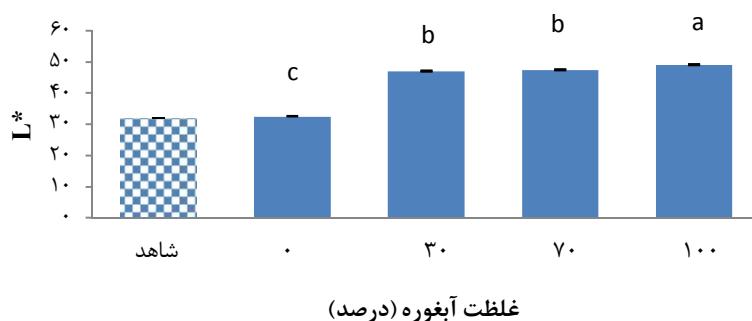
کاهش یافت. تحقیق‌های دیگر نیز نشان داده‌اند که قرار دادن گوشت در اسیدهای آلی مانند اسیدسیتریک و اسیدلاکتیک و نیز آب مرکبات منجر به کاهش مقدار pH گوشت‌های تیمارشده گردید (Aktas & Kaya, 2003؛ Burke & Monahan, 2001؛ Aktas *et al.*, 2003؛ Ke *et al.*, 2009؛ Onenc *et al.*, 2004؛ 2003). pH مکانیسم عمل تردشدن گوشت توسط محلول‌های اسیدی را می‌توان به عوامل متعددی از قبیل تضعیف ساختمان به دلیل تورم گوشت، افزایش پروتئولیز توسط کاتپسین‌ها و افزایش تبدیل کلازن به ژلاتین در pH پایین حین پختن نسبت داد (Berge *et al.*, 2001؛ Offer & Knight, 1988).



شکل ۲ - تغییرات pH عضله بایسپس فموریس گاو قرارداده شده در آبغوره طی ۱۲ ساعت نگهداری در دمای یخچال (حروف یکسان روی ستون‌ها نشان‌دهنده عدم اختلاف معنی‌دار در سطح ۵ درصد است).

pH نتایج آنالیز واریانس نشان داد غلظت آبغوره تأثیر معنی‌داری ($P<0.05$) بر pH نمونه‌ها ایجاد کرد؛ به طوری که با افزایش غلظت، میزان pH کاهش یافت (شکل ۲). Kim و همکاران (۲۰۱۳) نیز در بررسی اثر سس سویا بر تردکردن عضله بایسپس فموریس گاو نتیجه گرفتند که با افزایش غلظت سس سویا، مقدار pH نمونه‌ها به طور معنی‌داری ($P<0.05$) کاهش یافت به طوری که بین نمونه شاهد و نمونه قرارگرفته در محلول ۱۰۰ درصد سس سویا، ۰/۵۵ واحد اختلاف pH وجود داشت. همچنین Serdaroglu و همکاران (۲۰۰۷) بیان کردند با افزایش غلظت اسیدسیتریک از ۰/۰۵ به ۰/۰۲ مولار، pH گوشت بوقلمون از ۵/۸ به ۳/۹

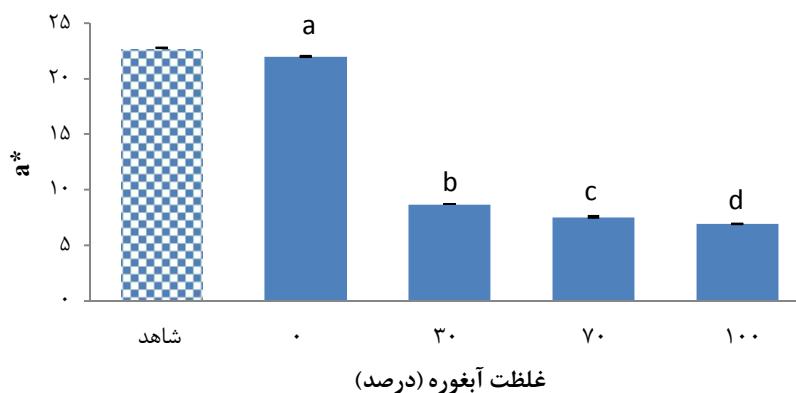
کرد با افزایش غلظت اسیداستیک، اسیدسیتریک و اسیدلاکتیک از $0/1$ به $0/5$ مولار، شاخص L^* به ترتیب از $38/17$ به $36/54$ ، از $40/20$ به $36/57$ و از $38/37$ به $38/52$ افزایش یافت. در مورد شاخص a^* با افزایش غلظت اسیدسیتریک و اسیدلاکتیک از $0/1$ به $0/5$ مولار روند کاهشی به ترتیب از $25/09$ به $24/13$ و از $26/47$ به $25/30$ و برای اسیداستیک روند افزایشی از $24/03$ به $24/47$ داشت. علت افزایش L^* و a^* را می‌توان به دناتوراسیون پروتئین‌های سارکوپلاسمی و میوفیبریلی عضله در محلول اسیدی آبغوره نسبت داد که در اثر دناتوراسیون آنها، ظرفیت نگهداری و اتصال آب عضله تغییر می‌کند و درنهایت، مقدار آب پراکنده شده در بین فیبرهای عضلانی روی توانایی انکاس نور گوشت تأثیر می‌گذارد (Arganosa & Marriott, 1989). علت کاهش a^* را نیز شاید بتوان به اکسیداسیون میوگلوبین و تبدیل آن به مت‌میوگلوبین (به‌علت فشار کم اکسیژن در گوشت غوطه‌ورشده در محلول آبغوره) ارتباط داد؛ در واقع همزمان با تشکیل مت‌میوگلوبین، مقدار میوگلوبین و اکسی‌میوگلوبین کاهش می‌یابد و تغییر رنگ تدریجی سطح گوشت از قرمز به قهوه‌ای (کاهش a^*) اتفاق می‌افتد (Mancini & Hunt, 2005). لازم به ذکر است دو رنگدانه هموکروم و همیکروم نیز بر اثر حرارت یا وجود عوامل دناتوره کننده در گوشت به وجود می‌آیند که به ترتیب دارای رنگ‌های قرمز تیره و قهوه‌ای هستند و در هر دوی آنها پروتئین گلوبین دناتوره شده است بنابراین احتمال دارد به دلیل pH پایین محلول آبغوره و اثر دناتوره کننده‌گی آن، این رنگدانه‌ها نیز در گوشت ایجاد شده باشد.



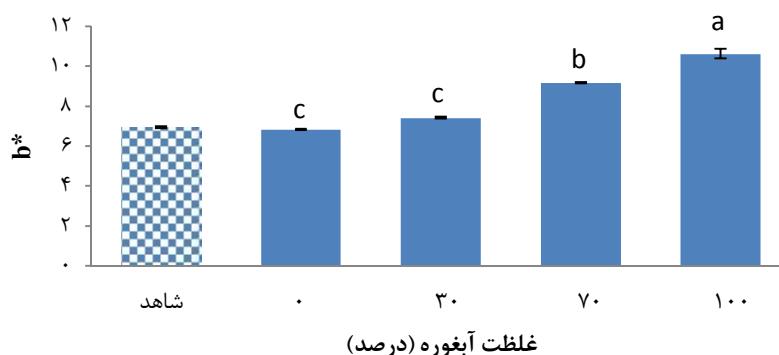
شکل ۳ - تغییرات L^* عضله بایسپس فموریس گاو قرارداده شده در آبغوره طی ۱۲ ساعت نگهداری در دمای یخچال (حرروف یکسان روی ستون‌ها نشان‌دهنده عدم اختلاف معنی‌دار در سطح ۵ درصد است).

رنگ
رنگ گوشت یکی از مهم‌ترین ویژگی‌های ظاهری و معیارهای پذیرش مصرف‌کننده‌های است؛ زیرا از نظر مصرف‌کننده شاخص تازگی و کیفیت آن می‌باشد. رنگ گوشت تابع عوامل متعددی مانند مقدار میوگلوبین، حالت اکسیداسیون حلقة هم در میوگلوبین، ترکیب متصل به لیگاند ۶ میوگلوبین، pH عضله، وضعیت آنتی‌اکسیدانی و اکسیداسیون چربی‌ها می‌باشد. لازم به ذکر است که مقدار میوگلوبین خود به عواملی چون گونه، سن، نوع و کارکرد عضله وابسته است و با افزایش مقدار آن، رنگ عضله از صورتی به قرمز خیلی تیره تبدیل می‌شود (Kerry et al., 2002; Mancini & Ramanathan, 2005). عمدتاً در pH بالا، آهن حلقة هم میوگلوبین، به شکل Fe^{+2} است که با کاهش pH به Fe^{+3} تبدیل می‌گردد. از آنجایی که اکسیژن فقط می‌تواند به Fe^{+2} متصل گردد؛ تشکیل اکسی‌میوگلوبین در pH پایین کاهش می‌یابد. در حالی که بسیاری لیگاندهای دیگر (CO, NO, CN و N_3) می‌توانند با Fe^{+3} یا Fe^{+2} باند شوند (Toldra, 2010).

پارامترهای رنگ (L^* , a^* و b^*) به طور معنی‌داری تحت تأثیر غلظت آبغوره ($P<0/05$) قرار گرفتند و با افزایش غلظت، L^* افزایش (از $32/55$ به $49/07$)، b^* افزایش (از $6/83$ به $10/63$) و a^* (از $1/22$ به $6/92$) کاهش یافت (شکل‌های ۳، ۴ و ۵). Arganosa (1989) بیان کردن با به کاربردن اسیدهای استیک، سیتریک و لاکتیک (غلظت‌های $0/1$ و $0/2$ مولار) در گوشت گاو، مقادیر L^* , a^* و b^* نمونه‌های تیمارشده نسبت به نمونه شاهد به ترتیب افزایش، کاهش و کاهش یافت. Hinikle (2010) نیز گزارش



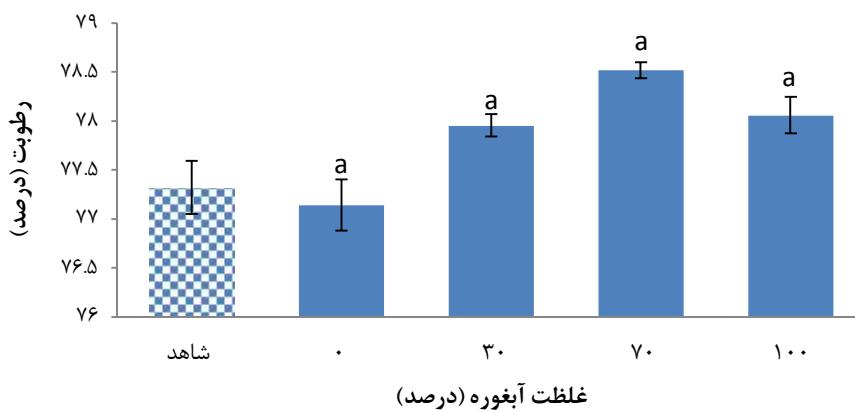
شکل ۴ - تغییرات a^* عضله بایسپس فموریس گاو قرارداده شده در آبغوره طی ۱۲ ساعت نگهداری در دمای یخچال (حروف یکسان روی ستون ها نشان دهنده عدم اختلاف معنی دار در سطح ۵ درصد است).



شکل ۵ - تغییرات b^* عضله بایسپس فموریس گاو قرارداده شده در آبغوره طی ۱۲ ساعت نگهداری در دمای یخچال (حروف یکسان روی ستون ها نشان دهنده عدم اختلاف معنی دار در سطح ۵ درصد است).

می دهد؛ می توان این گونه توجیه کرد که در تیمارهای گوشت قرار گرفته در غلظت های ۳۰ و ۷۰ درصد آبغوره، درصد جذب محلول از درصد دفع مواد جامد بیشتر بوده و به همین دلیل میزان رطوبت نمونه ها افزایش یافته است. در حالی که در تیمار ۱۰۰ درصد، شاهد کاهش رطوبت نمونه بودیم که احتمالاً دلیل این امر خروج بیشتر مواد جامد از گوشت است. به طور مشابه، در پژوهش Aktas و همکاران (۲۰۰۳) بیان شد با افزایش غلظت اسید لاکتیک و اسید سیتریک از صفر به $1/5$ درصد، رطوبت گوشت گاو به ترتیب از $74/13$ به $88/81$ درصد و از $74/13$ به $85/07$ درصد افزایش یافت.

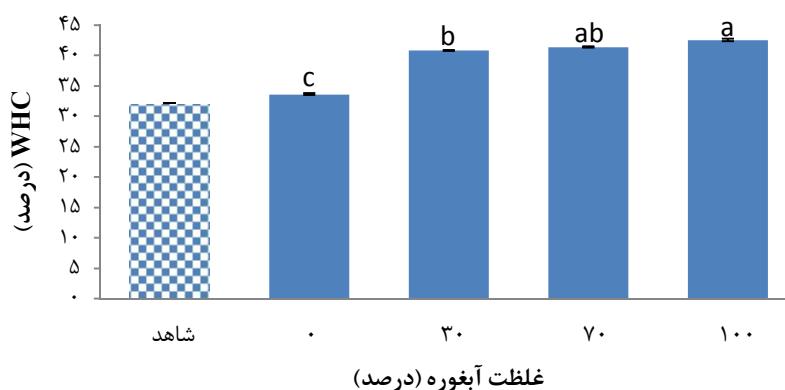
رطوبت
نتایج آنالیز واریانس نشان داد که غلظت آبغوره باعث افزایش درصد رطوبت نمونه ها گردید، اگرچه این روند معنی دار نبود ($P > 0.05$). با افزایش غلظت آبغوره از صفر به ۱۰۰ درصد، میزان رطوبت از $77/140$ به $78/510$ رسید (شکل ۶). در واقع با قراردادن گوشت در محلول آبغوره به دلیل اختلاف غلظت بین نمونه گوشت و محلول آبغوره و وجود گروه های هیدروفیل در پروتئین های گوشت، انتقال جرم صورت گرفت و محلول آبغوره جذب نمونه های گوشت گردید. ولی از آنجایی که با قرار گرفتن نمونه در محلول، هم جذب رطوبت و هم جذب و دفع مواد جامد گوشت رخ



شکل ۶ - تغییرات درصد رطوبت عضله بایسپس فموریس گاو قرارداده شده در آبغوره طی ۱۲ ساعت نگهداری در دمای یخچال (حروف یکسان روی ستون ها نشان دهنده عدم اختلاف معنی دار در سطح ۵ درصد است).

Sawyer *et al.*, 1992 و همکاران (۲۰۰۸) به طور مشابهی گزارش کردند مقدار آب آزاد و آب متصل در گوشت گاو با افزایش غلظت اسیدلاکتیک (بدون کلرید سدیم) به ترتیب از ۷۰/۹۱ به ۷۳/۲۶ درصد (افزایش ۷۴/۵۲) و از ۶۴/۸۴ به ۶۴/۵۲ (افزایش ۰/۵) افزایش گذاشتند. افزایش غلظت از ۱/۵ به ۲ درصد) افزایش یافت؛ همچنین مقدار آب آزاد و متصل در گوشت گاو با افزایش غلظت اسیدلاکتیک (به همراه کلرید سدیم ۰/۵ درصد) به ترتیب از ۶۸/۶۴ به ۷۳/۹۵ (افزایش ۶۶/۷۲) غلظت از ۱ به ۱/۵ درصد) و از ۷۱/۵۱ به ۷۱/۵۱ (افزایش غلظت از ۰/۵ به ۱ درصد) رسید. اگرچه بسیاری از محققان نتیجه گرفتند WHC و تردی عضله در pH زیر نقطه ایزوالکتریک پروتئین های میوفیبریلی اصلی آن افزایش می‌یابد (Gault, 1985; Aktas *et al.*, 2003; Rao *et al.*, 1989; Kim و همکاران (۲۰۱۳)، نتایج متناقضی در پژوهش باشند. Gault (۱۹۸۵) در مقادیر pH باعث کاهش جزئی (P<۰/۰۵) WHC عضله های بایسپس فموریس گاو گردید. کردن گزارش pH بر ظرفیت نگهداری آب عضله گاو در مقادیر pH پایین، به دلیل افزایش بارهای مثبت خالص روی مولکول های پروتئینی و فشار اسمزی ایجاد شده به دلیل حضور مقادیر زیاد اسیدهای آلی افزایش می‌یابد.

ظرفیت نگهداری آب (WHC) WHC توانایی گوشت برای نگهداری آب طبیعی یا آب افزوده شده به آن در شبکه فضایی خود است (Honikel, 2004). عوامل فیزیولوژیکی (سرعت و میزان کاهش pH پس از کشتار، گونه، نژاد، سن، جنس، نوع عضله، ترکیب و موقعیت تشریحی آن)، شرایط پرورش (الگوهای تغذیه ای)، استفاده از محرك های رشد، فعالیت های قبل از کشتار) و عوامل حین کشتار و فراوری (صلابت نعشی، شوک الکتریکی، راندمان سرد، استخوان گیری گرم، مواد و روش انتقال، بسته بندی، دمای نگهداری پس از کشتار، شرایط انجماد و خروج از انجماد و رساندن) از جمله عوامل مؤثر بر WHC هستند (Cheng & Sun, 2008). غلظت آبغوره با روند افزایشی تأثیری معنی دار (P<۰/۰۵) بر WHC گذاشت و مقدار آن را از ۳۳/۶۳ به ۴۲/۵۵ درصد افزایش داد (شکل ۷). در واقع، مقدار pH از عوامل مهم تأثیرگذار بر تردی گوشت است و تا حد زیادی با WHC ارتباط دارد. مقادیر pH کمتر یا بیشتر از نقطه ایزوالکتریک باعث بهبود WHC می شوند؛ به همین دلیل گوشت های قرار گرفته در محلول های با pH بالاتر و پایین تر از pH ایزوالکتریک می توانند مقدار زیادی آب را در خود حفظ نمایند و درنهایت افزایش مقدار رطوبت در این گوشت ها منجر به افزایش تردی گوشت می گردد (Oreskovich *et al.*

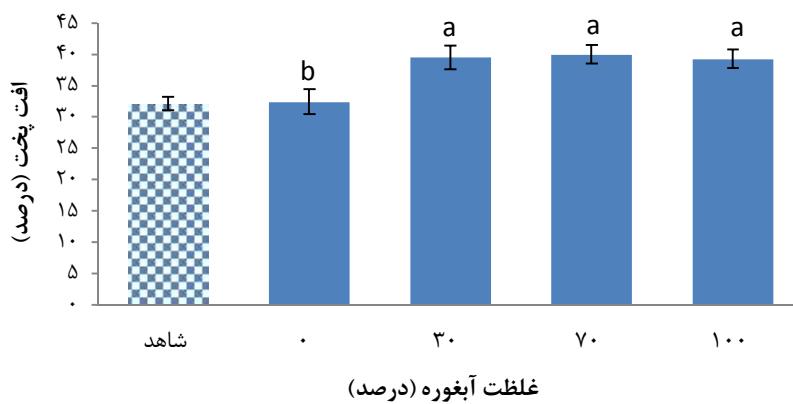


شکل ۷ - تغییرات WHC عضله بایسپس فموریس گاو قرارداده شده در آبغوره طی ۱۲ ساعت نگهداری در دمای یخچال (حروف یکسان روی ستون‌ها نشان‌دهنده عدم اختلاف معنی‌دار در سطح ۵ درصد است).

افت پخت Aaslyng *et al.*, 2003 معتبری دارد بر افت پخت ایجاد کرد ($P<0.05$). با توجه به شکل (۸)، اگرچه تمامی نمونه‌های تیمارشده با آبغوره دارای افت پخت بالاتری نسبت به نمونه بدون آبغوره بودند؛ اما بین غلظت‌های مختلف آبغوره، اختلاف آماری معنی‌دار نداشت ($P>0.05$). Kim و همکاران (۲۰۱۳) به طور مشابه گزارش کردند با افزایش غلظت سس سویا از صفر تا ۵۰ درصد، افت پخت عضله بایسپس فموریس گاو افزایش یافت. احتمالاً از طرفی با افزایش غلظت اسیدهای آلی و کاهش بیشتر pH، غشای عضله شروع به پاره شدن کرده و کلاژن که در شرایط اسیدی شروع به محلول شدن می‌کند به آرامی از عضله خارج شده و مقدار بافت پیوندی عضله کاهش می‌یابد. از طرف دیگر آنزیم‌های لیزوزومی در شرایط اسیدی رها می‌شوند که منجر به تخریب پروتئین‌های میوفیبریلی می‌گردند؛ بنابراین افت پخت بیشتری در نمونه‌ها دیده می‌شود. البته مطالعه‌های زیادی نشان داده‌اند که با کاهش pH گوشت گاو، میزان ازدست‌دادن رطوبت طی پخت افزایش می‌یابد (Aktas *et al.*, 2001؛ Aktas & Kaya, 2001؛ Onenc *et al.*, 2004؛ Sawyer و همکاران (۲۰۰۷) بیان شد با افزایش غلظت اسیدلاكتیک از ۵/۰ به ۲ درصد بدون نمک و به همراه نمک افت پخت به ترتیب از ۵/۶۷ به ۷/۶۶ درصد و از ۷/۰ به ۲/۶۴ درصد کاهش یافت.

افت پخت
افت پخت بیانگر ترکیب مایعات و مواد محلول خارج شده از گوشت در هنگام پختن است و بخش عمده آن را آب تشکیل می‌دهد. اگرچه یکی از دلایل افت پخت، وجود گرادیان رطوبت و نیروی محركه ناشی از آن است؛ اما دلیل مهمتر تغییر شکل و ساختار پروتئین‌های عضله در اثر پختن می‌باشد که منجر به کاهش توانایی آنها در نگهداشتن آب می‌گردد. از جمله فاکتورهای مؤثر بر افت پخت می‌توان به ویژگی‌های عضله (اندازه، مقدار بافت پیوندی، pH و WHC) و شرایط پخت (درجه حرارت نهایی، زمان و روش پخت) اشاره کرد (Heymann *et al.*, 1990؛ Chris, 2013).

pH عضله نقش مهمی در میزان افت پخت آن دارد زیرا مستقیماً بر مقدار بارهای منفی روی مولکول‌های پروتئینی که با مولکول‌های آب پیوند برقرار می‌کنند تأثیر می‌گذارد. در pH نزدیک نقطه ایزوالکتریک، به دلیل مساوی بودن بارهای مثبت و منفی پروتئین‌ها، آب کمتری می‌تواند به آنها متصل شود. علت این امر، عدم وجود دافعه الکترواستاتیکی در فیبرهای عضله است که باعث می‌شود فضای بین آنها کاهش یافته و مقدار آب به دامافتاده در فضای بین آنها به حداقل برسد. بنابراین در pH بالاتر از pH ایزوالکتریک عضله (حدود ۵/۳) توانایی باندشدن پروتئین‌ها و آب افزایش می‌یابد و درنتیجه آن افت پخت کمتر می‌شود (Bejerholm & Aaslyng, 2004).



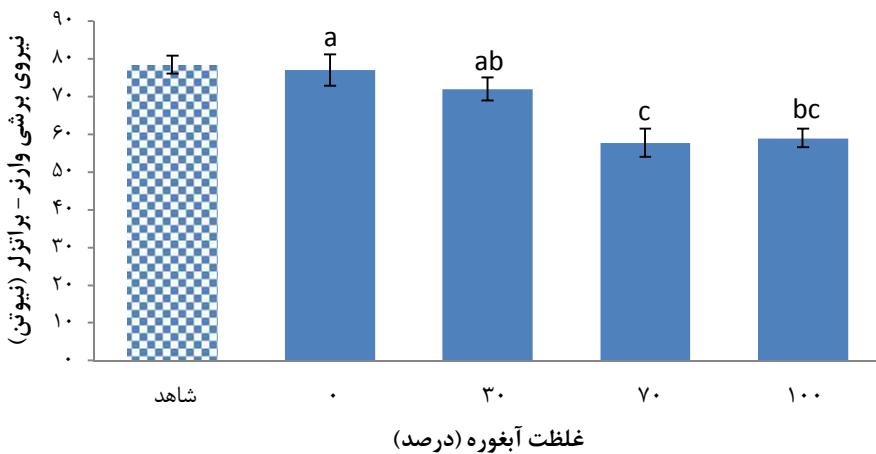
شکل ۸ - تغییرات درصد آفت پخت عضله با اسپس فموریس گاو قرارداده شده در آبغوره طی ۱۲ ساعت نگهداری در دمای یخچال (حروف یکسان روی ستون ها نشان دهنده عدم اختلاف معنی دار در سطح ۵ درصد است).

WBSF به صورت زیر تقسیم بندی نمودند: گوشت بسیار ترد ($0\text{-}3/30$ kg)، گوشت ترد ($3/30\text{-}5/00$ kg)، گوشت نسبتاً ترد ($5/00\text{-}6/71$ kg)، گوشت سفت ($6/71\text{-}8/42$ kg)، گوشت بسیار سفت ($8/42\text{-}10/12$ kg). با توجه به این تقسیم بندی و شکل (۹) می توان دریافت که عضله با اسپس فموریس مورد بررسی (نمونه شاهد) دارای WBSF بالا در حدود ۸۰ نیوتون بود و در گروه گوشت های سفت قرار می گیرد. WBSF تحت تأثیر غلظت محلول آبغوره نیز قرار گرفت و با افزایش غلظت، WBSF نمونه ها کاهش یافت ($P<0.05$). ولیکن بین نمونه شاهد و نمونه های قرارداده شده در محلول آبغوره ۳۰ درصد، اختلاف آماری معنی داری مشاهده نشد. پژوهشگران دیگر نیز بیان کرده اند که قراردادن گوشت در محلول اسیدی منجر به افزایش تردی گوشت گاو و کاهش WBSF آنها می گردد (Seuss & Gault, 1985; Aktas et al., 2003; Burke, 1993; Martin, 1993; Monahan, 2002). به طور مشابهی گزارش کردند که با افزایش غلظت اسید سیتریک، مقدار WBSF نمونه ها کاهش یافت. علت کاهش WBSF را می توان به دو دلیل زیر نسبت داد: ۱- تأثیر اسید بر بافت پیوندی عضله: حلالیت بافت پیوندی عضله با تزریق اسید افزایش می یابد که منجر به کاهش WBSF می گردد. مثلاً گزارش شده است ترکیبات اسیدی مثل سرکه و آبلیمو باعث تخریب پیوندهای هیدروژنی در فیبرهای کلازن و درنتیجه متورم شدن بافت پیوندی می گردد. Eilers و

بافت عامل اصلی تعیین کننده کیفیت خوراکی گوشت از نظر مصرف کنندگان، بافت آن است. عوامل مؤثر بر بافت گوشت عبارتند از: (الف) عوامل پیش از کشتار مانند گونه، جنس، سن، سرعت رشد، رژیم غذایی، استفاده از هورمون، استرس؛ (ب) عوامل پس از کشتار مانند شوک الکتریکی، روش تعليق لاشه، نحوه سرد کردن و انجماد، روش رساندن، نحوه پخت. همچنین برخی از ویژگی های عضله از قبیل ترکیب شیمیایی، مقدار بافت پیوندی، pH، اندازه عضله و نیز ساختار و عملکرد آن بر مقدار تردی تأثیرگذار است (Juarez et al., 2012). اساساً ساختار عضله تحت تأثیر دو عامل فیبرهای عضله و بافت های پیوندی خارج سلولی است که گزارش شده است تأثیر یزدیری پیوندی است (Paul et al., 1973). تقسیم بندی گوشت ها از نقطه نظر تردی بر پایه WBSF براساس تحقیق های Boleman و همکاران (1997) به این ترتیب بود: گوشت ترد $2/27\text{-}3/58$ کیلوگرم، گوشت با تردی متوسط $4/08\text{-}5/4$ کیلوگرم و گوشت سفت $7/21\text{-}5/9$ کیلوگرم. از حاصل ضرب این اعداد که بر حسب کیلوگرم هستند در شتاب گرانش زمین ($9/81$ متر بر مجدور ثانیه)، اعداد WBSF بر حسب نیوتون به دست می آید و اعداد WBSF گزارش شده در این پژوهش، همگی بر حسب نیوتون هستند. Suryati و همکاران (۲۰۰۸) طی پژوهشی که روی گوشت های گاو استرالیایی انجام دادند آنها را از نقطه نظر تردی بر پایه

آبداری و تردی و نهایتاً کاهش WBSF می‌شود. Aktas و همکاران (۲۰۰۳) نیز بیان کردند بافت گوشت می‌تواند تحت تأثیر مقدار آب ثابت نیز قرار گیرد و یکی دیگر از دلایل افزایش تردی گوشت را به افزایش ظرفیت نگهداری آب نسبت دادند.

همکاران (۱۹۹۴) نیز بیان کردند انحلال بافت پیوندی با تزریق اسیدلاتکتیک افزایش یافت. ۲- تأثیر اسید بر عضله: همان‌طور که در قسمت WHC ذکر شد کاهش pH به زیر نقطه ایزوکتریک پروتئین‌های عضله، منجر به افزایش WHC و رطوبت، افزایش

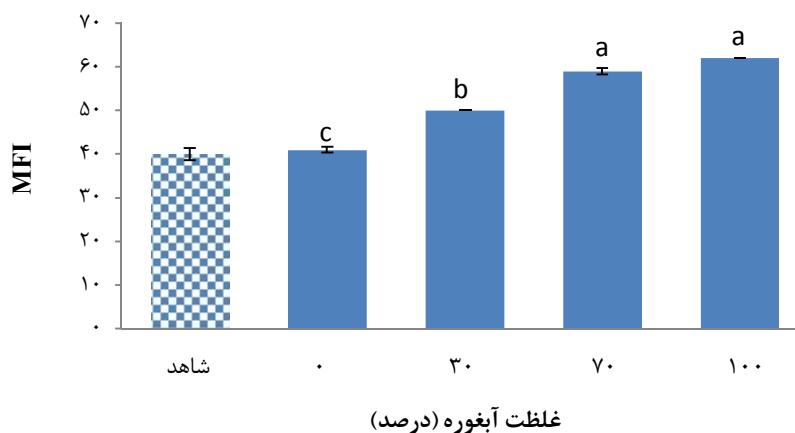


شکل ۹ - تغییرات WBSF عضله بایسپس فموریس گاو قرارداده شده در آبغوره طی ۱۲ ساعت نگهداری در دمای یخچال (حروف یکسان روی ستون‌ها نشان‌دهنده عدم اختلاف معنی‌دار در سطح ۵ درصد است).

دوسران گاو به‌طور معنی‌داری افزایش پیدا کرد به‌طوری‌که عضله قرارداده شده در سس سویا با غلظت ۱۰۰ درصد ($pH=4.85$) دارای بالاترین مقدار MFI بود. اگرچه مقادیر بالای MFI نشان‌دهنده گوشت ترددتر می‌باشد؛ اما اطلاعات کمی درباره تأثیر قراردادن گوشت در محلول اسیدی روی MFI عضله در دسترس است (Kim *et al.*, 2012). همچنین طبق پژوهش Chou و همکاران (۱۹۹۷) قراردادن گوشت مرغابی در محلول اسیدی $0.1\% / 20\%$ مولار اسیدلاتکتیک منجر به افزایش مقدار MFI گردید و علت این امر، افزایش فعالیت پروتئولیز کنندگی آنزیم μ -کالپاین (پروتئاز طبیعی وابسته به کلسیم) عضله بیان شد. اما احتمالاً علت اصلی این افزایش، تجزیه پروتئین‌های میوفیبریلی (زنگیره سنگین میوزین، تیتین، پروتئین‌های M و C، تروپومیوزین و تروپونین‌های T و I) در اثر فعالیت کاتپسین‌های D است که در pH اسیدی (محدوده ۳-۵) فعالیت می‌کنند.

شاخص تخریب میوفیبریل (MFI) مهم‌ترین اتفاقی که در گوشت طی دوره تردشدن اتفاق می‌افتد شکسته شدن میوفیبریل‌ها در اثر فعالیت آنزیم‌هاست و با گذشت زمان، تعداد این تکه‌های میوفیبریلی افزایش می‌یابد. تعداد این تکه‌های میوفیبریلی موجود در سارکوپلاسم سلول‌های عضلانی توسط MFI تعیین می‌گردد. شدت تردی گوشت وابستگی زیادی به میزان تضعیف و شکسته شدن ساختارهای میوفیبریلی (MFI) دارد و به همین دلیل می‌توان از MFI به عنوان شاخصی برای پیش‌بینی شدت تردی گوشت استفاده کرد (Taylor *et al.*, 1995).

غلظت آبغوره، میزان MFI نمونه‌ها را به‌طور معنی‌داری ($P<0.05$) تحت تأثیر قرار داد به‌طوری‌که افزایش درصد آبغوره از صفر به ۱۰۰ درصد، باعث افزایش درصدی MFI شد (شکل ۱۰). به‌طور مشابه، Kim و همکاران (۲۰۱۲) گزارش کردند که با افزایش غلظت سس سویا، میانگین MFI عضله



شکل ۱۰ - تغییرات MFI عضله بایسپس فموریس گاو قرارداده شده در آبغوره طی ۱۲ ساعت نگهداری در دمای یخچال (حروف یکسان روی ستون ها نشان دهنده عدم اختلاف معنی دار در سطح ۵ درصد است).

اندکی مشاهده گردید. سپس با افزایش غلظت اسید، طول سارکومر برای تمامی عضلات افزایش یافت و بیشترین افزایش برای نمونه های تیمارشده با اسید ۰/۰۵ مولار ظاهر شد البته روند افزایشی در طول سارکومر برای عضلات TB و LD تا غلظت ۰/۲۵ مولار اسید، همچنان ادامه یافت. Ke و همکاران (۲۰۰۹) نیز به نتیجه مشابهی دست یافتند و گزارش کردند با کاهش pH عضله به کمتر از ۳/۵۲، طول سارکومر عضله نیم و تری^۷ او افزایش یافت که میزان این افزایش در نمونه های قرارداده شده در اسیدسیتریک به تنها یک بیشتر از نمونه های تیمارشده با اسیدسیتریک و سدیم تری پلی فسفات بود. احتمالاً دلیل این است که افزودن اسید منجر به افزایش بارهای مثبت خالص روی پروتئین های میوفیبریلی اسیتواسکلتی شده که نتیجه آن نیروهای دافعه بیشتر بین مولکول های پروتئین در میوفیبریل هاست. این نیروهای دافعه به فیلامنت های ضخیم و نازک فشار وارد کرده و اجازه می دهد محلولی که گوشت در آن قرارداده شده است را جذب کند و متورم گردد. درنهایت تورم ایجاد شده در میوفیبریل ها باعث فاصله گرفتن خطوط Z از یکدیگر و افزایش طول سارکومر می گردد. شکل (۱۲) تصاویر دو تار عضلانی عضله دوسرaran گاو را در بزرگنمایی های ۴۰ و ۱۰۰ نشان می دهد.

طول سارکومر
طول سارکومر بیانگر تعداد سرهای میوزینی متصل شده به فیلامنت اکتین است که هرچه تعداد این اتصالات بیشتر باشد، طول سارکومر کوتاه تر و گوشت سفت تر خواهد شد (Locker, 1960). طول سارکومر، میزان بافت های پیوندی و پروتولیز پروتئین های میوفیبریلی مهم ترین پارامتر هایی هستند که می توانند بیانگر تفاوت تردی گوشت های مختلف باشند (Koochmaraie, 1996). افزایش درصد محلول آبغوره از صفر به ۱۰۰ درصد باعث افزایش طول سارکومر از ۰/۲۵ به ۰/۵۴ میکرومتر به طور معنی دار باشند ($P<0/05$) گردید (شکل ۱۱). به طور مشابه، Rao و همکاران (۱۹۸۹) طول سارکومر شش عضله مختلف طویل پشتی (LD^۱)، فوق خاری (SS^۲)، دندانه ای شکمی (SV^۳)، پشتی بزرگ (Lat D^۴)، سینه ای عمقی (PP^۵) و سه سربازو (TB^۶) را در حالت های خام و پخته و در غلظت های مختلف استیک اسید (۰/۰۱، ۰/۰۵، ۰/۰۷۵، ۰/۱۰ و ۰/۲۵ مولار) اندازه گیری کردند. نتایج آنها نشان داد تیمار ۰/۰۱ مولار باعث کاهش ملایمی در طول سارکومر نمونه های LD، TB و SS شد ($P>0/05$ ، در حالی که در طول سارکومر نمونه های PP و به ویژه SV ($P<0/05$)، افزایش

^۱ *Longissimus dorsi*

^۲ *Supraspinatus*

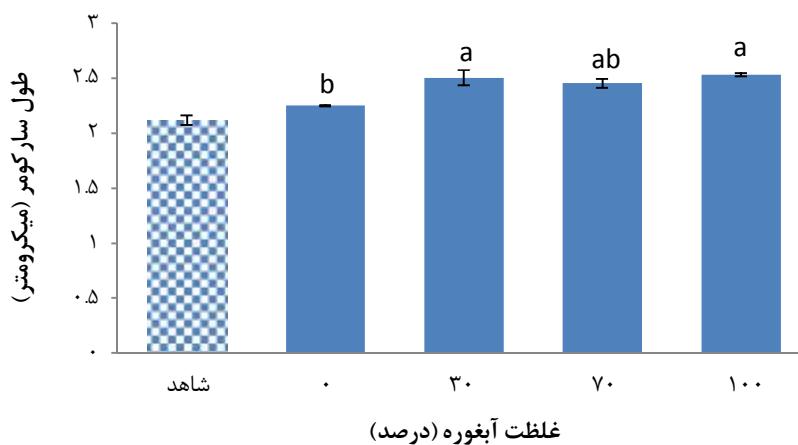
^۳ *Serratus ventralis*

^۴ *Latissimus dorsi*

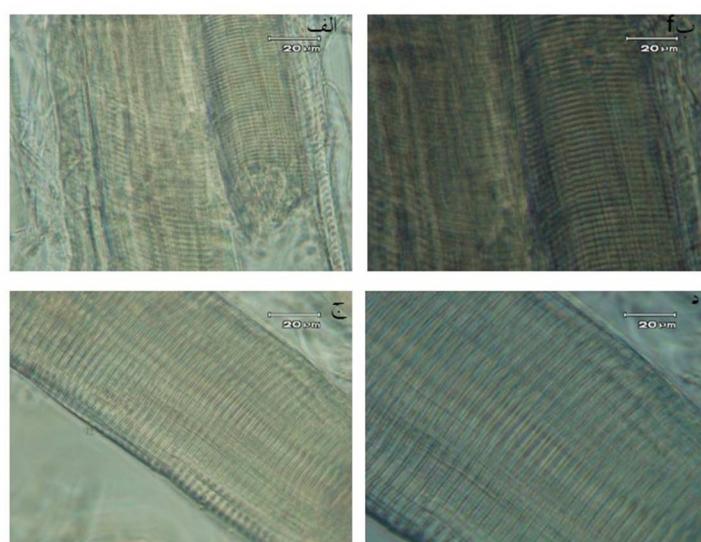
^۵ *Pectoralis profundus*

^۶ *Triceps brachii caput longum*

^۷ *Semitendinosus*



شکل ۱۱ - تغییرات طول سارکومر عضله بایسپس فموریس گاو قرارداده شده در آبغوره طی ۱۲ ساعت نگهداری در دمای یخچال (حروف یکسان روی ستون‌ها نشان‌دهنده عدم اختلاف معنی‌دار در سطح ۵ درصد است).



شکل ۱۲ - تصاویر دو تار عضلانی عضله بایسپس فموریس گاو زیر میکروسکوپ نوری (تصاویر الف و ب مربوط به بزرگنمایی ۴۰ و ۱۰۰ نمونه شاهد و تصاویر ج و د مربوط به بزرگنمایی ۴۰ و ۱۰۰ نمونه تیمارشده با آبغوره ۱۰۰ درصد به مدت ۱۲ ساعت هستند).

گوشت‌های سفت و یا پیر بهره برد و آن را به عنوان یک جایگزین بهتر و ارزان‌تر برای تردکننده‌های شیمیایی مورد استفاده قرار داد.

تشکر و قدردانی

از کمک‌های بی‌شائبه جناب آقای دکتر یونس زاهدی و همکاری صمیمانه تکنسین‌های محترم آزمایشگاه گروه علوم و صنایع غذایی جناب آقای مهندس قزوینی و سرکار خانم آجری سپاسگزاری می‌گردد.

نتیجه‌گیری

نتایج به دست آمده نشان داد محلول آبغوره یک ترکیب اسیدی مؤثر برای بهبود تردی عضله بایسپس فموریس گاو، بدون تأثیر منفی بر سایر پارامترهای کیفی آن است. افزایش WHC و MFI و نیز کاهش WBSF از اثرات مثبت نگهداری گوشت در محلول آبغوره است که هم از نظر اقتصادی و هم از دیدگاه مصرف‌کننده نهایی مفید هستند. بنابراین با توجه به فراوان بودن و قیمت مناسب آبغوره در کشور ایران، می‌توان از آن در سطوح صنعتی برای تردکردن

منابع

- 1- Aaslyng, M.D., Bejerholm, C., Ertbjerg, P., Bertram, H.C., & Andersen, H.J. 2003. Cooking loss and juiciness of pork in relation to raw meat quality and cooking procedure. *Food Quality and Preference*, 14(4):277-288.
- 2- Aktaş, N., & Kaya, M. 2001. Influence of weak organic acids and salts on the denaturation characteristics of intramuscular connective tissue. A differential scanning calorimetry study. *Meat Science*, 58(4):413-419.
- 3- Aktaş, N., Aksu, M., & Kaya, M. 2003. The effect of organic acid marination on tenderness, cooking loss and boundwater content of beef. *Journal of Muscle Foods*, 14(3):181-194.
- 4- Arganosa, G.C., & Marriott, N.G. 1989. Organic acids as tenderizers of collagen in restructured beef. *Journal of Food Science*, 54(5):1173-1176.
- 5- Bejerholm, C., & Aaslyng, M.D. 2004. The influence of cooking technique and core temperature on results of a sensory analysis of pork-Depending on the raw meat quality. *Food Quality and Preference*, 15(1):19-30.
- 6- Berge, P., Ertbjerg, P., Larsen, L.M., Astruc, T., Vignon, X., & Møller, A. J. 2001. Tenderization of beef by lactic acid injected at different times post mortem. *Meat Science*, 57(4):347-357.
- 7- Boleman, S.J., Boleman, S.L., Miller, R.K., Taylor, J.F., Cross, H.R., Wheeler, T.L., Koohmaraie, M., Shackelford, S.D., Miller, M.F., West, R.L., Johnson, D.D., & Savell, J.W. 1997. Consumer evaluation of beef of known categories of tenderness. *Journal of Animal Science*, 75:1521-1524.
- 8- Botha, S.S.C., Hoffman, L., & Britz, T. 2007. Physical meat quality characteristics of hot-deboned ostrich (*struthio camelus var. domesticus*) muscularis gastrocnemius, pars interna during post-mortem aging. *Meat Science*, 75(4):709-718.
- 9- Buford, M.L., Calkins, C.R., Johnson, D.D., & Gwartney, B.L. 2004. Cow muscle profiling: a comparison of chemical and physical properties of 21 muscles from beef and dairy cow carcasses. *Nebraska Beef Cattle Report*, 185: 88-91.
- 10- Burke, R., & Monahan, F. 2003. The tenderisation of shin beef using a citrus juice marinade. *Meat Science*, 63(2):161-168.
- 11- Byrne, C., Troy, D., & Buckley, D. 2000. Postmortem changes in muscle electrical properties of bovine *M. longissimus dorsi* and their relationship to meat quality attributes and pH fall. *Meat Science*, 54(1):23-34.
- 12- Cheng, Q., & Sun, D.W. 2008. Factors affecting the water holding capacity of red meat products: A review of recent research advances. *Critical Reviews in Food Science And nutrition*, 48(2):137-159.
- 13- Chou, R.G.R., Tseng, T.F., & Chen, M.T. 1997. Acceleration of post-mortem changes in Tsaiya duck (*Anas platyrhynchos*) breast muscle by lactic acid marination. *British Poultry Science*, 38(1):78-83.
- 14- Chris, R. 2013. The science of meat quality. A John Wiley & Sons, Inc., Publication. Chapter 6: Meat Tenderness, 99-118.
- 15- Culler, R., Smith, G., & Cross, H. 1978. Relationship of myofibril fragmentation index to certain chemical, physical and sensory characteristics of bovine longissimus muscle. *Journal of Food Science*, 43(4):1177-1180.
- 16- Eilers, J., Morgan, J., Martin, A., Miller, R., Hale, D., Acuff, G., & Savell, J. 1994. Evaluation of calcium chloride and lactic acid injection on chemical, microbiological and descriptive attributes of mature cow beef. *Meat Science*, 38(3):443-451.
- 17- Gault, N.F.S. 1984. The influence of acetic acid concentration on the efficiency of marinading as a process for tenderising beef. *Proceedings of the 30th european meeting of meat research workers*, 184-185. http://www.icomst2009.dk/fileadmin/documents/ICOMST_Addendum.pdf.
- 18- Gault, N.F.S. 1985. The relationship between water-holding capacity and cooked meat tenderness in some beef muscles as influenced by acidic conditions below the ultimate pH. *Meat Science*, 15(1):15-30.

- 20- Gheisari, H.R., Aminlari, M., & Shahram Shekarforoush, S. 2009. A comparative study of the biochemical and functional properties of camel and cattle meat during frozen storage. *Veterinarski arhiv*, 79(1):51-68.
- 21- Heymann, H., Hedrick, H., Karrasch, M., Eggeman, M., & Ellersieck, M. 1990. Sensory and chemical characteristics of fresh pork roasts cooked to different endpoint temperatures. *Journal of Food Science*, 55(3):613-617.
- 22- Hinikle, J.B. 2010. Acid marination for tenderness enhancement of beef bottom round. *Theses and Dissertations in Animal Science, Nebraska Beef Cattle Report*, 566: 127-130.
- 23- Huff-Lonergan, E., Zhang, W., & Lonergan S.M. 2010. Biochemistry of postmortem muscle-lessons of mechanisms of meat tenderization. *Meat Science*, 86:184-195.
- 24- Hoffman, L., Muller, M., & Vermaak, A. 2008. Sensory and preference testing of selected beef muscles infused with a phosphate and lactate blend. *Meat Science*, 80(4):1055-1060.
- 25- Honikel, K.O. 1998. Reference methods for the assessment of physical characteristics of meat. *Meat Science*, 49(4):447-457.
- 26- Honikel, K.O. 2004. Muscle development of livestock animals: Physiology, genetics and meat quality. Chapter 18: Water-holding capacity of meat. (M.F., te Pas, M.E., Everts, & H.P., Haagsman, eds). MA: CABI Publishing, Cambridge, 389-400.
- 27- Istrati, D., Vizireanu, C., & Dima, F. 2014. Efficiency of different type of tenderization for improving technological properties of bovine Biceps femoris muscle. *Scientific Papers, Series D. Animal Science*, 57:245-250.
- 28- Juarez, M., Aldai, N., López-Campos, Ó., Dugan, M., Uttaro, B., & Aalhus, J. 2012. Beef texture and juiciness. *Handbook of meat and meat processing*. CRC Press, Boca Raton, FL, 177-206.
- 29- Ke, S. 2006. Effect of pH and salts on tenderness and water-holding capacity of muscle foods. Ph.D Dissertation. University of Massachusetts Amherst.
- 30- Ke, S., Huang, Y., Decker, E.A., & Hultin, H.O. 2009. Impact of citric acid on the tenderness, microstructure and oxidative stability of beef muscle. *Meat Science*, 82(1):113-118.
- 31- Kerry, J., Kerry, J., & Ledward, D. 2002. *Meat processing*. CRC Press LLC and Woodhead Publishing Ltd.
- 32- Kim, H.W., Choi, Y.S., Choi, J.H., Kim, H.Y., Lee, M.A., Hwang, K.E., & Kim, C.J. 2013. Tenderization effect of soy sauce on beef M. biceps femoris. *Food Chemistry*, 139(1):597-603.
- 33- Koohmariae, M. 1996. Biochemical factors regulating the toughening and tenderization processes of meat. *Meat Science*, 43(1):193-201.
- 34- Lewis, G.J., & Purslow, P.P. 1990. The effect of mafunction and cooking on the mechanical properties of intramuscular connective tissue. *Journal of Muscle Foods*, 2(3):177-195.
- 35-Lawrie, R. A. 1998. The conversion of muscle to meat. In R. *Meat science*, 6: 219-230. Combridge, Woodhead Publishing Limited.
- 36- Locker, R. 1960. Degree of muscular contraction as a factor in tenderness of beef. *Journal of food Science*, 25(2):304-307.
- 37- Mancini, R.A., & Hunt, M.C. 2005. Current research in meat color: review. *Meat Science*, 71(1):100-121.
- 38- Morgan, J., Savell, J., Hale, D., Miller, R., Griffin, D., Cross, H., & Shackelford, S. 1991. National beef tenderness survey. *Journal of Animal Science*, 69(8):3274-3283.
- 39- Offer, G., & Knight, P. 1988. The structural basis of water-holding in meat part 2: drip losses. In R. Lawrie (Ed.). *developments in meat science*, . London, Elsevier Science, 4:172-243.
- 40- Önenç, A., Serdaroglu, M., & Abdraimov, K. 2004. Effect of various additives to marinating baths on some properties of cattle meat. *European Food Research and Technology*, 218(2):114-117.
- 41- Oreskovich, D., Bechtel, P., McKeith, F., Novakofski, J., & Basgall, E. 1992. Marinade pH affects textural properties of beef. *Journal of Food Science*, 57(2):305-311.

- 42- Pathania, A., McKee, S., Bilgili, S., & Singh, M. 2010. Antimicrobial activity of commercial marinades against multiple strains of salmonella spp. International Journal of Food Microbiology, 139(3):214-217.
- 43- Paul, P.C., McCrae, S.E., & Hofferber, L.M. 1973. Heat-induced changes in extractability of beef muscle collagen. *Journal of Food Science*, 38(1):66-68.
- 44- Pour Nikfardjam, M.S. 2008. General and polyphenolic composition of unripe grape juice (verjus/verjuice) from various producers. *Mitteilungen Klosterneuburg*, 58:28-31.
- 45- Rao, M., Gault, N., & Kennedy, S. 1989. Changes in the ultrastructure of beef muscle as influenced by acidic conditions below the ultimate pH. *Food Microstructure*, 8(1):115-124.
- 46- Rhee, M., Wheeler, T., Shackelford, S., & Koohmaraie, M. 2004. Variation in palatability and biochemical traits within and among eleven beef muscles. *Journal of animal science*, 82(2):534-550.
- 47- Sawyer, J., Apple, J., & Johnson, Z. 2008. The impact of lactic acid concentration and sodium chloride on pH, water-holding capacity, and cooked color of injection-enhanced dark-cutting beef. *Meat Science*, 79(2):317-325.
- 48- Serdaroglu, M., Abdraimov, K., & Oenenc, A. 2007. The effects of marinating with citric acid solutions and grapefruit juice on cooking and eating quality of turkey breast. *Journal of Muscle Foods*, 18(2):162-172.
- 49- Seuss, I., & Martin, M. 1993. The influence of marinating with food acids on the composition and sensory properties of beef. *Fleischwirtschaft*, 73(3):292-295
- 50- Sheard, P., & Tali, A. 2004. Injection of salt, tripolyphosphate and bicarbonate marinade solutions to improve the yield and tenderness of cooked pork loin. *Meat Science*, 68(2):305-311.
- 51- Stradley, L., Cook, A. 2000. What's cooking america. published by three forks books. ISBN:1: 56044-792-3.
- 52- Sultana, A., Nakanishi, A., Roy, B., Mizunoya, W., Tatsumi, R., Ito, T., & Ikeuchi, Y. 2008. Quality improvement of frozen and chilled beef biceps femoris with the application of salt-bicarbonate solution. *Asian Australasian Journal of Animal Sciences*, 21(6):903-911.
- 53- Suryati, T., Arief, I.I., & Polii, B.N. 2008. Correlation and categories of meat tenderness based on equipment and panelist test. *Animal Production*, 10(3):188-193.
- 54- Suzuki, A., Kim, K., Tanji, H., Nishiumi, T., & Ikeuchi, Y. 2006. Application of high hydrostatic pressure to meat and meat processing. *Food Science & Technology*, New York, 158-193.
- 55- Taylor, R.G., Geesink, G., Thompson, V., Koohmaraie, M., & Goll, D. 1995. Is Z-disk degradation responsible for postmortem tenderization? *Journal of Animal Science*, 73(5):1351-1367.
- 56- Toldrá, F. 2010. Handbook of meat processing. Chapter 1: Chemistry and Biochemistry of Meat (Elisabeth Huff-Lonergan), 28-51.
- 57- Xiong, Y., & Kupski, D. 1999. Time-dependent marinade absorption and retention, cooking yield, and palatability of chicken filets marinated in various phosphate solutions. *Poultry Science*, 78(7):1053-1059.
- 58- Yusop, S.M., O'Sullivan, M.G., Kerry, J.F., & Kerry, J.P. 2010. Effect of marinating time and low pH on marinade performance and sensory acceptability of poultry meat. *Meat Science*, 85(4):657-663.
- 59- Zhao, G.Y., Zhou, M.Y., Zhao, H.L., Chen, X.L., Xie, B.B., Zhang, X.Y., He, H.L., Zhou, B.C., Zhang, Y.Z. 2012. Tenderization effect of cold-adapted collagenolytic protease MCP-01 on beef meat at low temperature and its mechanism. *Food Chemistry*, 134(4):1738-1744.

An Investigation Into the Effect of Verjuice Concentration on the Physicochemical and Textural Properties of Beef

Fereshteh Sabzi¹, Mohammad Javad Varidi^{2*}, Mehdi Varidi³

1- MSc Student, Department of Food Science and Technology, Ferdowsi University of Mashhad, Iran

2- Associate Professor, Department of Food Science and Technology, Ferdowsi University of Mashhad, Iran

3- Associate Professor, Department of Food Science and Technology, Ferdowsi University of Mashhad, Iran

* Corresponding author (mjvaridi@um.ac.ir)

Abstract

This study was performed in order to examine the effect of verjuice concentration on the physicochemical and textural properties of beef *Biceps femoris*, which aimed at improving its tenderness and enhancing its marketability. To that end, verjuice (0, 30, 70 and 100%) and sodium chloride (2% w/w) were injected into the beef pieces with dimensions of 3×15×15 cm³ (10% of each piece initial weight). Then, for the uniform distribution of the solution on the surface and deep parts of the beef, the samples were immersed in verjuice solution (with the same concentration as was injected and at a ratio of 4:1) and stored at 4 °C for 12 h. The results showed that as verjuice concentration increased, pH decreased significantly ($P<0.05$). Furthermore, storage in verjuice solution caused a significant increase ($P<0.05$) in the weight gain, cooking loss and water holding capacity (WHC) of the samples. The color parameters of L^* and b^* of the treated samples were significantly ($P<0.05$) higher than those of the control, whereas their a^* were lower. The samples stored in verjuice 100% for 12 h had the highest Myofibrillar Fragmentation Index (MFI) and sarcomere length, while they had the lowest Warner-Bratzler Shear Force (WBSF). Therefore, it was concluded that verjuice solution can act as a replacement for the chemical tenderizers applied in the meat industry without any negative effect on other quality attributes.

Keywords: Beef *Biceps Femoris*, Tenderization, Textural Properties, Verjuice