

بهینه سازی فعالیت آنتی اکسیدانی پروتئین آبکافت ساردينین پهلو طلایی (*Sardinella gibossa*) با استفاده از روش سطح پاسخ

علی طاهری^۱-عبدالله عابدیان کناری^{۲*}-علی معتمدزادگان^۳-مهران حبیبی رضایی^۴

تاریخ دریافت: ۸۸/۱۰/۱۵

تاریخ پذیرش: ۹۱/۴/۲۵

چکیده

در این تحقیق پروتئین آبکافت از ماهی ساردينین پهلو طلایی (*Sardinella gibossa*) با استفاده از آنزیم پاپائین تولید گردید و شرایط آبکافت (زمان، دما و فعالیت آنزیم) جهت حصول به خاصیت آنتی اکسیدانی مطلوب با استفاده از روش سطح پاسخ بهینه سازی شد. ضریب تعیین کلی، ضریب تعیین اصلاح شده و ضریب دقت محاسبه شده توانایی تخمین مدل را نشان داد. شرایط بهینه این آزمایش عبارت بود از غلظت آنزیم ۲٪، زمان ۳۰ دقیقه و دمای ۴۵ درجه سانتی گراد که در نتیجه بر اساس چنین شرایطی میزان حذف رادیکال آزاد DPPH برابر ۶۴/۵ درصد بدست آمد. بر اساس نتایج آنالیز اسید آینه و شانخن شیمیایی متیونین و ایزو لوسین اسیدهای آینه محدود کننده بودند اما دیگر اسیدهای آینه به میزان لازم وجود داشتند. در نتیجه گیری نهایی می‌توان گفت که مدل حاصل از شرایط خوبی جهت پیش بینی برخوردار است و پروتئین آبکافت ماهی ساردينین پهلو طلایی دارای خواص آنتی اکسیدانی مطلوبی در سطح بهینه می‌باشد و می‌توان از این فرآورده شیلاتی جهت استفاده به عنوان مکمل غذایی استفاده نمود.

واژه های کلیدی: پروتئین آبکافت، ساردينین پهلو طلایی، پاپائین، متیونین، هیستیدین، آنتی اکسیدان

فعالیت پراکسیدان ها به شیوه های مختلف به کار روند. اما مسائل سلامت و نگرانی مصرف کنندگان از مصرف محصولات سنتزی مصنوعی محدودیت هایی را برای استفاده از این مواد بوجود آورده است. امروزه علاوه زیادی برای شناسایی منابع جدید و طبیعی آنتی اکسیدان از صنایع لبنی، گیاهان و جانوران بوجود آمده که تحقیقات گسترده ای را در سال های اخیر به خود اختصاص داده است. مطالعات و بررسی های زیادی مبنی بر توانایی پروتئین ها در جلوگیری از اکسایش لیpid در غذاها موجود است. بر اساس گزارش ها پیتیدهای زیست فعالی که از منابع مختلف غذایی تهیه شده خواص ضد فشار خون (Suetsuna *et al.*, 2004), آنتی اکسیدان، ضد گلولیتیک (Picot *et al.*, 2006) و ضد میکروبی دارد. مطالعات اخیر گزارش هایی در استفاده از ضایعات صنایع شیلاتی برای بازیافت این ترکیبات ارزشمند را نشان می دهد (Slizyte *et al.*, 2009).

از سوی دیگر بسیاری از ماهیان به دلیل مشکلات تکنولوژیکی کمتر به مصرف انسانی می رسد و بیشتر به عنوان افزودنی غذایی مصرف شده و یا به مصرف تغذیه دام و طیور می رسد. در جهان میزان صید ماهیان پلاژیک ریز شامل ساردينین ماهیان بالغ بر ۴ میلیون تن در سال است (Dumay *et al.*, 2006). صید سالانه

مقدمه

امروزه بیماری های مرتبه با رادیکال های آزاد باعث آسیب های جدی به بدن می شوند که می تواند منجر به سلطان و یا رنج گستردگی از بیماری های دیگر گردد (Borek, 2001). همچنین اکسیداسیون اسیدهای چرب با رادیکال های آزاد منجر به تغییر کیفیت غذا می گردد و روی سلامت انسان تاثیر منفی دارد. بنابراین یافتن آنتی اکسیدان های طبیعی برای جایگزینی با آنتی اکسیدان های صناعی در صنایع غذایی بسیار مورد توجه است (Suetsuna *et al.*, 2004).

بسیاری از آنتی اکسیدان های سنتزی می توانند برای جلوگیری از

- ۱- دانشجوی دکتری شیلات و دانشیار گروه شیلات دانشگاه تربیت مدرس، دانشکده منابع طبیعی، نور مازندران
۲- نویسنده مسئول: (Email:aabedian@modares.ac.ir)
۳- استادیار گروه علوم و صنایع غذایی، دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی ساری، مازندران
۴- استادیار گروه زیست شناسی آزمایشگاه بیوتکنولوژی پروتئین دانشکده علوم پایه، دانشگاه تهران

مواد و روش ها

مواد

ماهی ساردينین پهلو طلايي با وزن متوسط 64 ± 7 گرم در فصل پايز توسط تور ترايل از بندر صيادي جاسك در استان هرمزگان تهيه و در توپل انجماد فريز شد. ماهيان فريز شده تا زمان مصرف در دمای -۲۰ درجه سانتي گراد نگه داري شدند. آنتريم پاپائين از شركت سينوفارم تهيه و تا زمان مصرف در ۴ درجه سانتي گراد نگه داري گردید.

آبکافت

ماهی ساردينین پهلو طلايي در يك چرخ گوشت نيمه صنعتي (شركت هوتخشم) چرخ شد و سپس به ارلن مایرهای ۲۵۰ ميلي ليتری اضافه شد. ارلن ها برای ۲۰ دقيقه در ۸۵ درجه سانتي گراد گرما دهی شدند تا آنتريم های داخلی آن غير فعال گردد و چربی گوشت آزاد شود (Taheri et al., 2011). نمونه ها در دمای اتاق g خنک شدند و در دمای ۱۰ درجه سانتي گراد برای ۲۰ دقيقه در ۶۰۰۰ جهت جدا کردن اضافات گوشت و چربی سانتريفيوز شد. هر نمونه حاوي نسبت ۱:۱ از ۱۰۰ گرم گوشت چرخ شده و تيمار شده دمایي با آب مقطر بود که پس از اضافه کردن مقدار مورد نياز آنتريم پاپائين در دما و زمان مشخص انکوباسيون شد. پس از زمان مورد نياز تيمار مخلوط در حمام آبي ۸۵ درجه سانتي گراد قرار گرفت و آنتريم آلكالاز غير فعال گردید. پروتئين آبکافت ماهي توسيع دستگاه فريز دراير خشك گرديد و به پودر تبديل شد و تا زمان آزمایش در ۲۰ درجه سانتي گراد نگه داري شد.

حذف راديکال آزاد ديفينيل پيكرييل هييدرازيل- β -picrylhydrazyl (DPPH)

جهت بررسی فعالیت حذف راديکال آزاد محلول حاوي راديکال آزاد DPPH ۱/۵ ميلي لیتر، ۱/۰ ميلي مولار در اتانول ۹۵٪ با نمونه مخلوط گردید (۱/۵ ميلي لیتر در غلظت های متفاوت نمونه در اتانول ۵٪). مخلوط تکان داده شد و پس از ۳۰ دقيقه در دمای اتاق جذب در ۵۱۷ نانومتر سنجیده گردید. برای کنترل محلول اتانول به جای نمونه به کار رفت. بوتيل هييدرازيل گرسي تولوئن در غلظت ۰/۰۲ ميلي گرم بر ميلي لیتر برای مقایسه استفاده شد (Shimada و همکاران (1992). فعالیت حذف راديکال آزاد بر اساس فرمول ۱ سنجیده شد:

$$DPPH \text{ radical scavenging capacity (\%)} = 1 - \frac{A_{517, \text{sample}}}{A_{517, \text{control}}} \times 100 \quad (1)$$

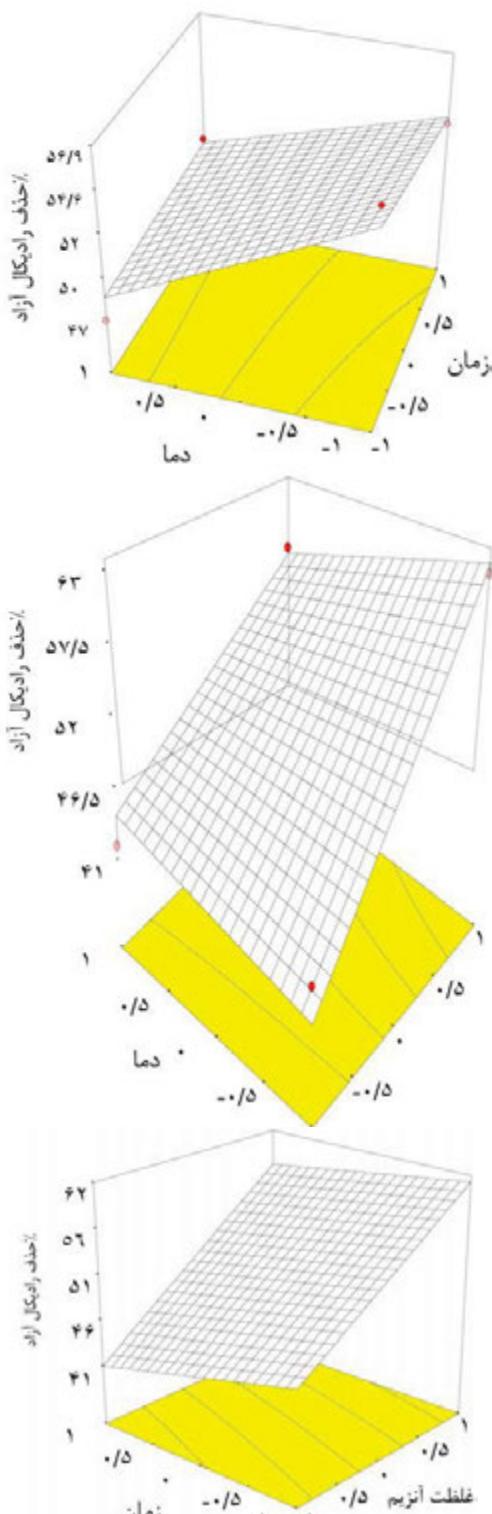
بهینه سازی

از روش سطح پاسخ (RSM) برای بهینه سازی شرایط آبکافت

ساردين ماهيان در خليج فارس نيز به ۲۱۴۱۹ تن در سال بالغ است. كه بيشتر به مصرف تهيه پودر ماهي مى رسد (I.F.O., 2008). آبکافت آنتريم پروتئين ها روشي مناسب برای فرآوري ماهيان كم مصرف مى باشد و بدین دليل در جهان توليد پروتئين آبکافت ماهي به Kristinsson & Rasco, 2000a and b; Liaset et al., 2000; Nilsang et al., 2005; Bhaskar et al., 2007; Taheri et al., 2011 افزودن آنتريم های خارجي مى تواند روند آبکافت را قابل کنترل نماید و آنرا تكرار پذير كند. آنتريم های ميكروبی و گیاهی به دليل توليد پروتئين آبکافت در كوتاهترین زمان و در شرایط متعادل مورد استفاده قرار Je et al., 2004; Rajapakse et al., 2005; Kim et al., 2001; Shahidi and Amarowick, 1996 می گيرند (et al., 2001; Shahidi and Amarowick, 1996) . بسته به ويزگي های آنتريم، شرایط محيطي و ميزان آبکافت تنوع گستره ای از پيتيدها توليد خواهد شد. پروتئين آبکافت حاصله بر اساس پيتيدهای جديد خواص كاربردي نويini مى يابد. يكى از اين خواص فعالیت آنتى اكسيداني پيتيدها مى ياشد كه امروزه به شكل گستره در حال برسى است. تنوع آنتريم های پروتوليتیک قابل استفاده در صنایع غذایی گستره اند و به آنتريم شناسان فرصت مناسبی برای توليد پروتئين آبکافت ماهي با كیفیت بالا فراهم مى نماید. مطالعات گستره ای آنها روی بهینه سازی آبکافت آنتريم ماهيان مختلف و احشائي آنها توسيع آنتريم هایي چون آلکالاز، پروتامکس و فلاوروژایم انجام شده است. در اين ميان استفاده از آنتريم های گیاهی در اين خصوص كمتر مطرح شده و آنتريم هایي چون پاپائين مى تواند بدین منظور مفيد باشد. از سوي ديگر چندين فاكتور مانند pH، زمان، فعالیت آنتريمي و دما بر عملکرد آنتريم تاثير مى گذارد و امكان کنترل فرآيند را فراهم مى نمایند (Viera et al., 1995).

از آنجا كه تعديل شرایط آبکافت اعم از زمان، دما و نسبت آنتريم به سوبسترا مى تواند خواص كاربردي محصول نهایي را تعديل دهد دستيابي به بهترین شرایط واکنش برای حصول بيشترین خواص آنتى اكسيداني از اهميت بالايي برخوردار مى باشد. بهينه سازی روش های متفاوتی دارد كه روش سطح پاسخ يكى از بهترین اين روش ها مى باشد.

با توجه به مطالعات فوق در تحقيق حاضر به بهينه سازی توليد پروتئين آبکافت ماهي ساردين پهلو طلايي (*Sardinella gibossa*) به عنوان يك منبع پروتئيني قابل بازيافت با استفاده از آنتريم پاپائين پرداخته شده و خاصیت آنتى اكسيداني پيتيدهای حاصل به عنوان متغير مستقل در نظر گرفته شده است. بهينه سازی بر اساس شرایط زمان، دما و ميزان فعالیت آنتريم برای دستيابي به بالاترين خاصیت آنتى اكسيدان صورت گرفته است.



شکل ۱- اثر زمان، دما و غلظت آنزیم روی فعالیت حذف رادیکال آزاد
پروتئین آبکافت

استفاده گردید. طرح ترکیبی مرکزی^۱ با ۵ سطح برای هر تیمار و ۶ تکرار حول نقطه مرکزی استفاده شد (جدول ۱). این طرح از ۸ نقطه سازگانی^۲، ۶ نقطه محوری^۳ و ۶ نقطه حول نقطه مرکزی^۴ تشکیل شده بود. فعالیت حذف رادیکال آزاد DPPH به عنوان متغیر مستقل در نظر گرفته شد. مدل رگرسیونی چند جمله‌ای درجه ۲ برای پیش‌بینی میزان پاسخ استفاده گردید (فرمول ۲).

$$Y = \beta_0 + \sum_{i=1}^3 \beta_i x_i + \sum_{i=1}^3 \beta_{ii} x_i^2 + \sum_{i=1}^2 \sum_{j=i+1}^3 \beta_{ij} x_i x_j \quad (2)$$

Y درجه آبکافت، β_0 عدد ثابت، β_i و β_{ij} ضرایب تخمینی مدل^۵, x_i سطوح متقاوت متغیرهای وابسته است. این مدل تاثیرات خطی، درجه دوم و متقابل متغیرها را بر روی میزان پاسخ تشنان می‌دهد و تأثیر هر متغیر وابسته را بر روی پاسخ تخمین می‌زند. جهت انجام آنالیزها از نرم افزار Graphpad-Prism 7 استفاده شد. در نهایت^۶ آزمایش اضافی برای تعیین صحت محاسبات ریاضی انجام شد.

ترکیب اسید آمینه

نمونه‌ها برای آنالیز محتوای اسید آمینه در اسید کلریدریک ۶ مولار و دمای ۱۱۰ درجه سانتی گراد برای ۲۲ ساعت آبکافت شد. از کرماتوگرافی مایع فاز بالا مدل کنور آلمان استفاده شد و از ستون Flynn, 1988; Lindroth, 1979 (and Mopper, 1979) شاخص شیمیایی پروتئین آبکافت شده بر اساس نسبت اسیدهای آمینه ضروری نمونه به اسیدهای آمینه ضروری استاندارد بر اساس فرمول ۳ سنجیده شد (FAO/WHO, 1985; NRC, 1993; Cheison et al., 2007).

$$\frac{\text{اسید آمینه ضروری نمونه}}{\text{اسید آمینه ضروری استاندارد}} = \text{شاخص شیمیایی} \quad (3)$$

نتایج و بحث

تأثیر فاکتورهای مختلف روی فعالیت آنتی اکسیدانی پروتئین آبکافت

در شکل شماره ۱ تاثیر زمان و دما روی فعالیت حذف رادیکال آزاد پروتئین آبکافت ساردنین پهلو طلایی وقتی که غلظت آنزیم در ۱/۵ درصد ثابت است مشاهده می‌گردد. این شکل نشان می‌دهد که با افزایش دما و زمان از قدرت حذف رادیکال آزاد پیتیدهای حاصله کاسته می‌شود به شکلی که بیشترین میزان حذف با پیتیدهای حاصله در دمای حدود ۴۵ درجه سانتی گراد و ۳۰ دقیقه آبکافت بدست می‌آید.

1- Central rotatable composite design

2- factorial points

3- Axial points

4- central point

جدول ۱- فاکتورها و شرایط مورد استفاده در آزمایش بهینه سازی

فاکتور ها	نشاره	-۱/۶۸۲	۱	۰	-۱	+۱/۶۸۲	کد
غلظت آنزیم (درصد)	X _۱	.۰۶	۱	۱/۵	۲	۲/۳۴	
زمان آبکافت (دقیقه)	X _۲	۱۹/۷۷	۳۰	۴۵	۶۰	۲۰/۲۳	
دماهی آبکافت (درجه سانتی گراد)	X _۳	۴۱/۵۹	۴۵	۵۰	۵۵	۵۸/۴۱	

در مورد غلظت باید گفت که آنزیم با سوبسترا تشکیل یک کمپلکس یک به یک استوکیومتری می دهد و تنها این ترکیب است که می تواند به محصول شکسته شود. بنابراین با افزایش غلظت آنزیم سوبسترا اشباع شده و فعالیت آنزیم به سمت حداکثر پیش می رود.

البته باید توجه داشت که ممکن است با گذشت زمان پایداری آنزیم کم شود و واکنش دیگر از قوانین ترمودینامیک پیروی نکند و تجمع محصول به حدی برسد که خاصیت بازدارندگی داشته باشد. همچنان آنزیم ها در دمای بالا ناپایدارند و با افزایش دما آنزیم ها با سرعت بیشتری دناتوره می شوند (Styer, 1988).

مطالعات متعددی روی خواص آنتی اکسیدانی پروتئین های آبکافت ماهی انجام شده است (Taheri *et al.*, 2010)؛ طاهری و بیتا، (۱۳۹۰) حذف رادیکال آزاد مکانیسم اولیه ای است که توسط آن مواد آنتی اکسیدان می توانند از واکنش های اکسیداسیون جلوگیری کنند. DPPH یکی از محدود رادیکال های آزادی است که در دمای اتاق پایدار است (Zhong, 2011). وقتی DPPH در حضور یک ماده الکترون دهنده مثل آنتی اکسیدان قرار می گیرد یک الکترون یا هیدروژن می پذیرد تا به یک مولکول دی مگنتیک پایدار تبدیل شود و درنتیجه مهار شده و جذب در ۵۱۷ نانومتر کم می شود.

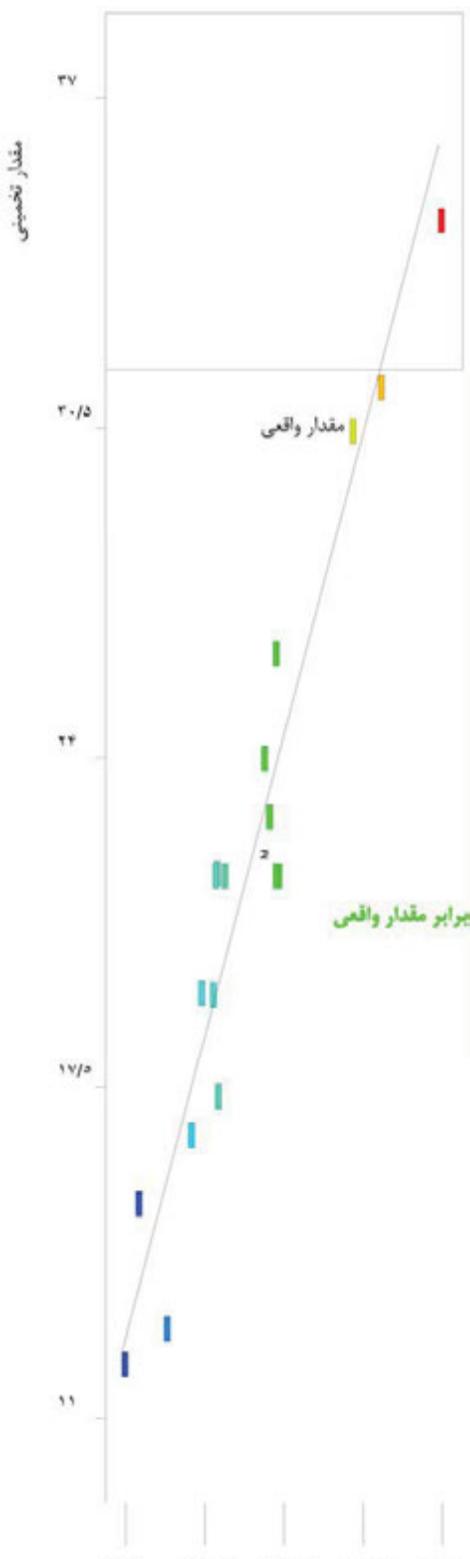
پراکسیداسیون از طریق رادیکال های آزاد واسطه که هیدروژن را از کربن متیلن اسیدهای چرب غیر اشباع جذب می کنند ایجاد می شود (Rajapakes *et al.*, 2005). پیتیدهای آنتی اکسیدان از منابع مختلف قدرت های متفاوتی در حذف رادیکال آزاد دارند اما مکانیسم حذف رادیکالهای آزاد وابسته به وزن مولکولی و خصوصیات شیمیایی مثل آبگریزی و توانایی انتقال الکترون اسیدهای آمینه در توالی پیتیدهاست (Qian *et al.*, 2008). (Baea and Suh, 2006).

مواد کاهنده به کار می رود (Moure *et al.*, 2006; Qian *et al.*, 2008) (Barman, 1969). درنتیجه غلظت سوبسترا باید در سطح مشخصی باشد تا واکنش انجام گیرد و میزان فرآورده نهایی بهینه باشد (Rajapakse *et al.*, 2005). در این خصوص شرایط محیطی بسیار تاثیر گزارند. درنتیجه در مطالعه کیتیک آنزیم ها غلظت آنزیم، pH، دما، رطوبت، مقاومت یونی و حضور یا عدم حضور مواد بازدارنده، فعال کننده و یا کوفاکتورها بسیار موثر است.

در شکل شماره ۲ تاثیر میزان مصرف آنزیم و دما روی فعالیت حذف رادیکال آزاد پروتئین آبکافت ساردين پهلو طلایی وقتی که زمان در سطح ۴۵ دقیقه ثابت است مشاهده می گردد. با افزایش غلظت آنزیم و در دماهای پایین تر فعالیت حذف رادیکال آزاد پیتیدهای حاصله بیشترین است و افزایش دما باعث کاهش فعالیت آنتی اکسیدانی می گردد. در شکل ۳ تاثیر میزان مصرف آنزیم و زمان روی فعالیت حذف رادیکال آزاد پروتئین آبکافت ساردين پهلو طلایی در زمانی که دما در سطح ۵۰ درجه سانتی گراد ثابت است مشاهده می گردد. با افزایش غلظت آنزیم و در زمان محدود آبکافت پیتیدهای حاصله فعالیت آنتی اکسیدانی بالای نشان می دهند اما با افزایش زمان آبکافت و کاهش غلظت آنزیم از فعالیت آنتی اکسیدانی محصول کاسته می شود.

روش پاسخ سطحی به شکل موقتی آمیزی برای بهینه سازی پارامترهای تاثیر گزار بر روند آبکافت پروتئین ها مورد استفاده قرار گرفته است. این روش یک روش ریاضی طراحی آزمایشات، ساخت مدل ها، تعیین تاثیر چندین فاکتور و جستجوی شرایط پیتیدهای پاسخ های مورد نیاز است. شکل های سه بعدی پاسخ وقتی یکی از متغیرها در سطح مرکزی ثابت است و دو تای دیگر تغییر می کند در شکل های ۱ تا ۳ نشان داده شده است. همانطور که در شکل ها دیده می شود با افزایش غلظت آنزیم در دما و زمان محدود پیتیدهای حاصل بالاترین فعالیت آنتی اکسیدان را نشان می دهند. این شکل ها نشان می دهد که هر سه فاکتور غلظت آنزیم، زمان و دما آبکافت پروتئین را تحت تاثیر قرار می دهند.

یکی از نکات مهم در مورد واکنش های کاتالیز شده آنزیمی این است که همچون سایر واکنش های شیمیایی باید از قوانین ترمودینامیک پیروی کنند. بویژه واکنش تنها در صورتی پیش می رود که با یک کاهش سطح انرژی آزاد اصلی همراه باشد به عبارت دیگر انرژی گیس در آن منفی باشد. درنتیجه غلظت سوبسترا باید در سطح مشخصی باشد تا واکنش انجام گیرد و میزان فرآورده نهایی بهینه باشد (Barman, 1969). در این خصوص شرایط محیطی بسیار تاثیر گزارند. درنتیجه در مطالعه کیتیک آنزیم ها غلظت آنزیم، pH، دما، رطوبت، مقاومت یونی و حضور یا عدم حضور مواد بازدارنده، فعال کننده و یا کوفاکتورها بسیار موثر است.



شکل ۲- مقایسه مقدار تخمینی از مدل در برابر مقدار واقعی

حفظ می‌کند. مشخص شده است که دی پیتید متیونین- تیروزین ماهیچه ساردين با تحریک بیان ژن هم اکسیژناز ۱- و فریتی (پروتئین حفاظتی آنتی اکسیدان) در سلول های اندوتیال از فشار اکسیدانی کم می‌کند (Erdmann, 2006). بعلاوه مطالعه دیگری نشان داده است که این پروتئین ها قادر به افزایش فعالیت گلوتاتیون پراکسیداز و سوپر اکسید دیسموتاز و کاهش غلظت مالون آلهید در مطالعات درون سلولی می‌باشند (Fu, 2003).

در مطالعه حاضر از آنزیم پاپایین استفاده شده است که توانسته در رنج دمایی کم و زمان محدود آبکافت پیتیدهایی با خواص آنتی اکسیدان بالا تولید کند و با افزایش زمان و دمای واکنش از قدرت آنتی اکسیدانی پیتیدها کاسته شده است. این نتیجه برخلاف نتایج برخی یافته های دیگر است که افزایش زمان و دمای آبکافت را باعث افزایش فعالیت آنتی اکسیدانی دانسته اند. شاید بتوان گفت ذات آنزیم به کار رفته در این تحقیق به دلیل تفاوت در محل اختصاصی اتصال به پروتئین متفاوت باشد. فاکتورهای متفاوتی می‌تواند روی فعالیت آنتی اکسیدانی پیتیدهای زیست فعال، تاثیر گذارد. شرایط استخراج پروتئین، درجه آبکافت، نوع آنزیم پروتئازی (Gibbs *et al.*, 2004)، ساختار پیتیدی (Saito *et al.*, 2003) و غلظت پیتیدها از آن عوامل می‌باشد. بعلاوه وزن مولکولی پیتیدها می‌تواند فعالیت آنتی اکسیدانی را تحت تاثیر قرار دهد.

نتایج آنالیز واریانس

جدول ۲ نتایج آنالیز واریانس را نشان می‌دهد بر این اساس مدل در سطح احتمال ۹۹٪ معنی دار است. همچنین متغیرهای مستقل اختلاف معنی داری نشان دادند و سطح نتایج متقابل غلظت آنزیم و دما نیز ۹۵٪ نشان داد. شکل ۲ نیز نتایج حاصل از تخمین مدل و نتایج واقعی را مقایسه نموده است. بر اساس نتایج ضریب تعیین ۰/۹۰ و ضریب تعیین اصلاح شده ۰/۸۶ بدست آمد.

تعیین مدل پاسخ سطحی

از رگرسیون برای تعیین یک مدل پاسخ سطحی بر اساس برآیند پاسخهای خطی و درجه دو / تداخلی استفاده شد. مدل رگرسیونی برای تخمین فعالیت حذف رادیکال آزاد DPPH برای مقادیر واقعی در فرمول (۴) آمده است:

(۴)

$$\begin{aligned} \text{فعالیت حذف رادیکال آزاد DPPH} = & + (+۳۴/۰۳۶۰۸) \\ & + X_۱ (+۰/۲۰۰۵۸) + X_۲ (-۱/۰۸۸۹۸) + X_۳ (+۵۸/۰۱۷۲۳) \\ & + X_۴ X_۱ (-۱/۰۰۵) \end{aligned}$$

نتایج آنالیز واریانس در جدول نشان می‌دهد که مدل ریاضی در سطح ۹۹٪ معنی دار است.

جدول ۲ - جدول آنالیز واریانس درجه هیدرولیزاسیون تحت تاثیر متغیرهای مستقل در طول آزمایش بهینه سازی

p ۰/۰۰۰۱	F ۲۰/۹۷	MS ۱۰/۳۶	df ۶	SS ۶۳۲/۱۶	فاکتورها مدل
متغیرهای مستقل					
نسبت آنزیم به سوبسترا (X _۱)					
۰/۰۰۰۱	۸۸/۹۷	۴۴۷/۰۴	۱	۴۴۷/۰۴	(X _۱)
۰/۰۴۱۵	۵/۱۲	۲۵/۷۲	۱	۲۵/۷۲	(Zمان (X _۲)
۰/۰۰۰۹	۳/۷۹	۰/۳۱	۱	۰/۳۱	(دما (X _۳)
روابط دوتباعی					
۰/۴۵۳۴	۰/۶	۳	۱	۳	X _۲ × X _۱
۰/۰۰۴۷	۱۰/۰۵	۵۰/۵	۱	۵۰/۵	X _۲ X _۳
۰/۱۲۱۶	۲/۷۴	۱۳/۷۸	۱	۱۳/۷۸	X _۱ × X _۲
۰/۵۷۲۶	۰/۹	۴/۸۳	۸	۳۸/۶۳	فقدان تناسب ^۱
		۵/۳۴	۵	۲۶/۶۹	خطای خالص ^۲
		۱۹		۶۹۷/۴۸	تصحیح کالی ^۳

برای تعیین اعتبار مدل ۳ آزمایش تحت شرایط بهینه انجام شد که میزان حذف رادیکال آزاد $۰/۳۸ \pm ۰/۶۴ \pm ۱۴$ درصد بست آمد. نتایج این آزمایش با نتایج حاصل از تخمین مدل همپوشانی دارد و درنتیجه اثبات می کند که مدل قوی است و برای تخمین نتایج آزمایش قابل کاربرد است.

ترکیب اسید آمینه پروتئین آبکافت تهیه شده بر اساس شرایط بهینه

پودر پروتئین آبکافت ماهی ساردين پهلو طلايی زرد متمایل به سفید بود و ترکیب اسیدهای آمینه آن در جدول ۴ موجود می باشد. از شخص شیمیایی جهت تعیین ارزش غذایی این پروتئین استفاده شد. براین اساس متیونین و هیستیدین بر اساس هر دو رفرنس اسیدهای آمینه محدود کننده بودند. بر اساس رفرنس فائو اسیدهای آمینه ایزو لوسین و لوسین نیز محدود کننده بودند و بر اساس رفرنس NRC فنیل آلانین محدود کننده بود. بقیه اسیدهای آمینه ضروری بر اساس رفرنس های استاندارد در حد مرود نیاز موجود بود. بیشترین میزان اسیدهای آمینه غیر ضروری موجود گلایسین با مقدار ۱۵٪ بود. خصوصیات آنتی اکسیدانی پیتیدها بیشتر وابسته به ترکیب، ساختار و آبگریزی می باشد (Chen et al., 1998). در این میان ترکیب اسیدهای آمینه نقشی اساسی ایفا می کند. مطالعات متعدد نشان می دهد که سطح و ترکیب اسیدهای آمینه و پیتیدها، خواص آنتی اکسیدان پروتئین آبکافت را تعیین می کند (Wu et al., 2003). همچنین توالی اسیدهای آمینه در پیتیدها نیز در این امر مهم است (Kim et al., 2010). در گزارش ها نوع آنزیم و بی اج و دمای آبکافت روی محتوای اسید آمینه تولید شده تاثیر دارد.

ضریب تعیین کلی و ضریب تعیین اصلاح شده نشان می دهد که مدل رگرسیونی واکنش را به خوبی نشان می دهد و می تواند تغییرات کلی را درون رنج مقادیر مورد مطالعه توضیح دهد. مدل دقت کافی را براساس میزان رضایت^۲ R^۲ نشان می دهد زیرا ضریب دقت مورد قبول برای مدل بالای ۴ می باشد و در مدل حاضر برابر ۰/۶۹ می باشد. در مدل رگرسیونی مشخص شد که فقدان تناسب مدل معنی دار نیست و این بدین معنی است که مدل از تناسب خوبی برخوردار است.

آزمایش مدل تعیین شده برای اطمینان از تطابق کافی با سیستم واقعی لازم است در نتیجه در آنالیز بعدی هر کدام از مقادیر مشاهده شده برای حذف رادیکال آزاد با مقادیر تخمین زده شده مقایسه شد. مقایسه پلات هم ارجی سطح نسبتاً قابل قبولی را ارائه می دهد. تمام این نتایج تفسیر ریاضی قابل قبولی از روند حذف رادیکال آزاد DPPH توسط مدل را نشان می دهد.

بهینه سازی و اعتبار سنجی مدل

در روند بهینه سازی میزان دما حداقل و میزان فعالیت حذف رادیکال آزاد حداقل در نظر گرفته شد. همچنین زمان و غلظت آنزیم آزاد شد تا در رنج دمایی تعریف شده باشد. نتیجه حاصل از مدل عبارت بود از غلظت آنزیم ۰/۲٪، زمان ۳۰ دقیقه و دمای ۴۵ درجه سانتی گراد که در نتیجه بر اساس چنین شرایطی میزان حذف رادیکال آزاد DPPH برابر ۰/۶۴ درصد بست آمد.

1- Lack of fit

2- Pure error

3- Corrected total

اسیدهای آمینه از حالت بهینه حداقل می‌گردد و از فعالیت آنتی اکسیدانی آنها کم می‌کند.

از سوی دیگر ارزش غذایی مواد غذایی به نوع و مقدار اسیدهای آمینه موجود مورد نیاز برای بدن دارد. در مطالعه حاضر نیز از شاخص شیمیابی جهت تعیین ارزش غذایی این پروتئین استفاده شد. شاخص شیمیابی سطح اسیدهای آمینه ضروری بین نمونه مورد مطالعه و پروتئین استاندارد را مقایسه می‌کند. در مطالعه حاضر شاخص شیمیابی بر اساس پروتئین رفرنس فائو و NRC محاسبه گردید. براین اساس متیونین بر اساس هر دو رفرنس اسیدهای آمینه محدود کننده بودند. بر اساس رفرنس فائو اسیدهای آمینه ایزو لوسین و لوسین نیز محدود کننده بودند. بقیه اسیدهای آمینه ضروری بر اساس رفرنس های استاندارد در حد مورد نیاز موجود بود. میزان میزان اسیدهای آمینه غیر ضروری موجود گالایسین با مقدار ۱۵٪ بود.

گزارش شده است که اسیدهای آمینه عطرزا مثل تیروزین، هیستیدین، ترپیتوفان و فنیل آلانین (Rajapaks *et al.*, 2005) و اسیدهای آمینه آبگریز والین، لوسین، آلانین و متیونین نقش حیاتی در فعالیت آنتی اکسیدانی ایفا می‌کنند (Kim *et al.*, 2001; Suetsuna *et al.*, 2005) و همکاران (Mendis *et al.*, 2005) پیشنهاد کردن که گروه های فنولیک هیدروکسیل در اسیدهای آمینه آромاتیک عامل مهار کردن رادیکال آزاد است که دهنده الکترون اند و اسیدهای آمینه هیستیدین، پرولین، آلانین و لوسین در این امر دخیلند.

Davalos و همکاران (2004) گزارش کردن که بین اسیدهای آمینه تیروزین، ترپیتوفان و متیونین بیشترین فعالیت آنتی اکسیدانی را دارند و سپس هیستیدین، سیستئین و فنیل آلانین قرار دارد. البته باید توجه داشت که در کنار ترکیب اسیدهای آمینه توالی قرار گرفتن اسیدهای آمینه در پیتیدها هم مهم است. شاید بتوان گفت در تحقیق حاضر افزایش دما و زمان واکنش باعث تغییر توالی

جدول ۴ - ترکیب اسیدهای آمینه پروتئین آبکافت ماهی ساردين پهلو طلایی و شاخص شیمیابی آن در مقایسه با پروتئین رفرنس FAO/WHO

شاخص شیمیابی		درصد اسید آمینه		اسیدهای آمینه ضروری	
ب	الف	پروتئین رفرنس ^۲	پروتئین رفرنس ^۱	پروتئین آبکافت	اسید آمینه
۱/۰۴	۱/۱	۲/۱	۲	۲/۲	هیستیدین
۱/۰۸	۰/۶۷	۲/۵	۴	۲/۷	ایزو لوسین
۱/۸۴	۰/۸۷	۳/۳	۷	۶/۱	لوسین
۱/۰۱	۱/۰۵	۵/۷	۵/۵	۵/۸	لیزین
۰/۶۷	۰/۶	۳/۱	۳/۵	۲/۱	متیونین
۱/۸۴	۲/۷۹	۶/۵	۴/۲۹	۵	فنیل آلانین
-	-	-	-	۷	تیروزین
۱/۶۵	۱/۶۱	۳/۹	۴	۶/۴۵	ترؤونین
۳/۹۳	۱/۰۲	۱/۳۱	۵	۵/۱۲	آرژینین
۱/۵۵	۱/۰۳	۳/۶	۵/۴۲	۵/۶۱	والین
اسیدهای آمینه غیر ضروری					
			۱۳/۱		آسپارتیک اسید
			۹/۷		گلوتامیک اسید
			۳/۳		سرین
			۱۵		گالایسین
			۲/۲۳		آلین

^۱ میزان مورد نیاز اسید آمینه بر اساس رفرنس FAO/WHO

^۲ میزان مورد نیاز اسید آمینه بر اساس رفرنس NRC (1993)

تولید شود پیتیدها و اسیدهای آمینه تولیدی توانایی بسیار خوبی در حذف رادیکال آزاد خواهد داشت و می‌توانند سیستم های بیولوژیک و غذایی را از خطر این رادیکال های آزاد و اکسیداسیون حفظ کنند. لذا استفاده از این پروتئین آبکافت در صنعت غذایی به عنوان مکمل می‌تواند اثر سلامتی بخش داشته باشد. در این خصوص مطالعات تکمیلی در سیستم های مدل و درون موجود زنده برای توصیه غذایی این فرآورده ضروری می‌نماید.

در این مطالعه از ماهی کامل استفاده شد و مشاهده مقدار بالای گلایسین ممکن است به علت وجود پوست و استخوان ماهی باشد که محتوای کلارن بالای دارد و کلارن میزان بالای گلایسین دارد. در جمع بندی می‌توان گفت پروتئین آبکافت تولید شده از ماهی ساردين پهلو طلایی با آنزیم پاپایین قدرت آنتی اکسیدانی خوبی در شرایط بهینه گزارش شده توسط مدل حاصل از این آزمایش نشان می‌دهد که ترکیب اسیدهای آمینه مناسب در این مسئله دخیل است.

سپاسگزاری

این تحقیق با حمایت مادی و معنوی دانشگاه تربیت مدرس انجام شده است و نویسنده‌گان از این دانشگاه به جهت فراهم آوردن امکانات تحقیق تشکر و قدردانی می‌نمایند.

نتیجه‌گیری

ماهیان پلازیک ریز مانند ساردين پهلو طلایی منبع بسیار خوبی برای تهیه محصولات با ارزش افزوده می‌باشند و در صورتی که از این منبع در شرایط بهینه ذکر شده در این تحقیق پروتئین آبکافت

منابع

- طاهری، ع، بیتا، س. ۱۳۹۰. خواص آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده احشای یال اسپی ماهی (*Trichiurus lepturus*) تولید شده با آنزیم پروتامکس. بیستمین کنگره ملی علوم و صنایع غذایی ایران، دانشگاه صنعتی شریف.
- Baea, S.H., & Suh, H.J. 2006. Antioxidant activities of five different mulberry cultivars in Korea. LWT-Food Science and Technology, 40, 955–962.
- Barman, T.E. 1969. Enzyme handbook;Springer Verlag,Berlin.
- Bhaskar, N., Modi, V.K., Govindaraju, K., Radha, C., Lalitha, R.G. 2007. Utilization of meat industry by-products: protein hydrolysate from sheep visceral mass. Bioresource Technology, 98, 388–394.
- Borek, C., 2001. Antioxidant health effects of aged garlic extract. Journal of Nutrition, 13, 1010–1015.
- Cheison, S. C., Wang, Z., & Xu, S. Y. 2007. Use of response surface methodology to optimise the hydrolysis of whey protein isolate in a tangential flow filter membrane reactor. Journal of Food Engineering, 80, 1134–1145.
- Chen, H.M., Muramoto, K., Yamauchi, F., Fujimoto, K., Nokihara, K. 1998. Antioxidative properties of histidine-containing peptides designed from peptide fragments found in the digests of a soybean protein. J Agric Food Chem, 46, 49–53.
- Dumay, J., Donnay-Moreno, C., Barnathan, G., Jaouen, P., Berge, J.P. 2006. Improvement of lipid and phospholipid recoveries from sardine (*Sardina pilchardus*) viscera using industrial proteases. Process Biochemistry, 41, 2327-2332.
- Erdmann, K., Grosser, N., Schipporeit, K., Schroder, H. 2006. The ACE inhibitory dipeptide Met-Tyr diminishes free radical formation in human endothelial cells via induction of heme oxygenase-1 and ferritin. J Nutr, 136, 2148–52.
- FAO/WHO, 1985. Energy and protein requirements. Report of Joint FAO/WHO/UNU Expert Consultation Technical Report. FAO/WHO and United Nations University, Geneva, Series No. 724, pp. 116–129.
- Flynn, K.J. 1988. Some practical aspects of measurements of dissolved free amino acids in natural waters and within microalgae by the use of HPLC. Chem Ecol, 3, 269–93.
- Fu, X. 2003. Effect of plant leaf protein on lipotropy peroxidase system of rats. Chin J Vet Sci Technol, 11, 49–50.
- Gibbs, B.F., Zougman, A., Masse, R., Mulligan, C. 2004. Production and characterization of bioactive peptides from soy hydrolysate and soy-fermented food. Food Res Int, 37, 123–31.
- Iran Fisheries Organisation, unpublished data. 2008.
- Je, J.Y., Park, P.J., Kim, S.K. 2004. Antioxidant activity of a peptide isolated from Alaska pollack (*Theragra chalcogramma*) frame protein hydrolysate. Food Res Intern, 38(1), 45–50.
- Kim, S.K., Kim, Y.T., Byun, K.S., Joo, D.S., Shahidi, F. 2001. Isolation and characterization of antioxidative peptides from gelatine hydrolysate of Alaska Pollack skin. J Agric Food Chem, 49, 1984–9.
- Kim, K.M., Lee, D.S., Nam, M.H., Yoo, H.S., Kim, S.B., Chun, B.S., Lee Y.B. 2010. Optimization of Alcalase for Krill Byproduct Hydrolysis and Antioxidative Activities by Response Surface Methodology, J Food Sci Nutr, 15, 316 - 321.
- Kim, S.K., Kim, Y.T., Byun, H.G., Nam, K.S., Joo, D.S., Shahidi, F. 2001. Isolation and characterization of antioxidative peptides from gelatin hydrolysate of Alaska pollack skin. J Agric Food Chem, 49, 1984–1989.

- Kristinsson, H. G., & Rasco, B. A. 2000a. Biochemical and functional properties of Atlantic salmon (*Salmo salar*) muscle hydrolyzed with various alkaline proteases. Journal of Agriculture and Food Chemistry, 48, 657–666.
- Kristinsson, H. G., & Rasco, B. A. 2000b. Fish protein hydrolysates: Production, biochemical and functional properties. Critical Reviews in Food Science and Nutrition, 40(1), 43–81.
- Liaset, B., Lied, E., Espe, M. 2000. Enzymatic hydrolysis of by-products from the fish-filletting industry; chemical characterization and nutritional evaluation. Journal of the Science of Food and Agriculture, 80, 581–589.
- Lindroth, P., Mopper, K. 1979. High performance liquid chromatographic determination of subpicomole amounts of amino acids by precolumn fluorescence derivatization with o-phthaldialdehyde. Analyt Chem, 51,1667–74.
- Mendis, E., Rajapakse, N., Kim, S.K. 2005. Antioxidant properties of a radical-scavenging peptide purified from enzymatically prepared fish skin gelatin hydrolysate. J Agric Food Chem, 53, 581–7.
- Moure, A., Domínguez, H., Parajó, J.C. 2006. Antioxidant properties of ultrafiltration recovered soy protein fractions from industrial effluents and their hydrolysates. Process Biochem, 41, 447–56.
- Nilsang, S., Lertsiri, S., Suphantharika, M., Assavanig, A. 2005.Optimization of enzymatic hydrolysis of fish soluble concentrate by commercial proteases. Journal of Food Engineering, 70, 571–578.
- NRC, 1993. National Research Council – nutrient requirements of Fish.National Academy of Sciences, Washington, 124p.
- Picot, L., Bordenave, S., Didelot, F.A.I. et al. 2006. Antiproliferative activity of fish protein hydrolysates on human breast cancer cell lines. Process Biochemistry, 41, 1217–1222.
- Qian, Z.J., Jung, W.K., Kim, S.K. 2008. Free radical scavenging activity of a novel antioxidative peptide purified from hydrolysate of bullfrog skin, *Rana catesbeiana* Shaw. Bioresour Technol, 99,1690–8.
- Rajapakse, N., Mendis, E., Byun, H.G., Kim, S.K. 2005. Purification and in vitro antioxidative effects of giant squid muscle peptides on free radical-mediated oxidative systems. J Nutr Biochem, 16(9), 562–9.
- Rajapakse, N., Mendis, E., Jung, W.K., Je, J.Y., Kim, S.K. 2005. Purification of a radical scavenging peptide from fermented mussel sauce and its antioxidant properties. Food Res Int, 38,175–82.
- Saito, K., Jin, D.H., Ogawa, T., Muramoto, K., Hatakeyama, E., Yasuhara, T., et al. 2003. Antioxidative properties of tripeptide libraries prepared by the combinatorial chemistry. J Agric Food Chem , 51, 3668–74.
- Shahidi, F., Amarowick, R. 1996. Antioxidant activity of protein hydrolysates from aquatic species. JAOCs, 73,1197–9.
- Slizyte, R., Mozuraityte, R., Martinez-Alvarez, O., Falch, E., Fouchereau-Peron, M., Rustad, T. 2009. Functional, bioactive and antioxidative properties of hydrolysates obtained from cod (*Gadus morhua*) backbones. Process Biochemistry, 668-677.
- Suetsuna, K., Ukeda, H., Ochi, H. 2000. Isolation and characterization of free radical scavenging activities peptides derived from casein. J Nutr Biochem, 11, 128–131.
- Styer, L. 1988. Biochemistry,3rd edn. W.,H.Freeman and Co., San Francisco.
- Suetsuna, K., Maekawa, K. & Chen, J. 2004. Antihypertensive effects of *Undaria pinnatifida* (wakame) peptide on blood pressure in spontaneously hypertensive rats. Journal of Nutritional Biochemistry, 15.
- Taheri, A., Abedian Kenari, A., Motamedzadegan, A., Habibi Rezaie, M. 2011. Optimization of gold stripe sardine (*Sardinella gibossa*) protein hydrolysate using Alcalase® 2.4L by RSM, CyTA Journal of Food, 9(2), 114–120
- Taheri, A., Farvin, S., Jacobsen, C., Baron, C. P. 2010. Antioxidant activity of peptides isolated from salted herring brine. WEFTA international conference, Turkey.
- Viera, G.H.F., Martin, A.M., Sampaiao, S.S., Omar, S., Gonsalves, R.C.F. 1995. Studies on the enzymatic hydrolysis of Brazilian lobster (*Panulirus spp.*) processing wastes. Journal of the Science of Food and Agriculture, 69, 61–65.
- Wu, H.C., Chen, H.M., & Shiao, C.Y.2003. Free amino acids and peptides as related to antioxidant properties in protein hydrolysates of mackerel (*Scomber austriasicus*). Food Research International, 36, 949–957.
- Zhong , s. et al., 2011. Antioxidant properties of peptide fractions from silver carp (*Hypophthalmichthys molitrix*) processing by-product protein hydrolysates evaluated by electron spin resonance spectrometry, Food Chemistry, 126, 1636–1642.