



مقاله علمی-پژوهشی

بررسی تاثیر پیش تیمار مایکروویو بر ویژگی های آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان

نادر سندگل^۱، سید حسین حسینی قابوس^{۲*}، علیرضا صادقی ماهونک^۳

- ۱- دانشجوی کارشناسی ارشد گروه علوم و مهندسی صنایع غذایی، واحد آزادشهر، دانشگاه آزاد اسلامی، آزادشهر، ایران
- ۲- استادیار مرکز تحقیقات صنایع غذایی شرق گلستان، واحد آزاد شهر، دانشگاه آزاد اسلامی، آزادشهر، ایران
- ۳- استاد گروه علوم و صنایع غذایی، دانشکده صنایع غذایی، دانشگاه علوم کشاورزی و منابع طبیعی گرگان

چکیده

اطلاعات مقاله

در این پژوهش تاثیر پیش تیمار مایکروویو در توانهای ۵۰۰ و ۹۰۰ وات بر ویژگی های آنتی اکسیدانی (مهار رادیکال DPPH و آنتی اکسیدانی کل) پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان در بازه زمانی ۲۱۰۰-۳۰ دقیقه بررسی گردید. در مرحله بعد تاثیر غلظت های متفاوت (mg/ml) ۱۰۰-۲۰ (۱۰۰-۲۰) تیمار بهینه بر ویژگی های آنتی اکسیدانی (ظرفیت آنتی اکسیدانی کل، فعالیت احیاء کنندگی یون آهن، مهار رادیکال DPPH و شلاته کنندگی یون آهن) بررسی و با خاصیت آنتی اکسیدانی ویتامین ث به عنوان یک آنتی اکسیدان سنتزی و پروتئین هیدرولیز نشده بذر کتان مقایسه شد. نتایج نشان داد که پیش تیمار مایکروویو در توان ۵۰۰ وات به طور معنی داری باعث افزایش خواص آنتی اکسیدانی (مهار رادیکال DPPH و آنتی اکسیدانی کل) پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان شد اما توان بیشتر مایکروویو (۹۰۰ وات) باعث کاهش خاصیت آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده تولیدی نسبت به نمونه بدون اعمال پیش تیمار و یا نمونه با اعمال پیش تیمار مایکروویو با توان ۵۰۰ وات و رمان هیدرولیز ۱۸۰ دقیقه به عنوان تیمار بهینه با بیشترین تیمار مایکروویو با توان ۵۰۰ وات و رمان هیدرولیز ۶۹۵ نانومتر، فعالیت احیاء کنندگی یون آهن (DPPH) به عنوان تیمار بهینه انتخاب شد. بررسی تاثیر غلظت بر خواص آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده نشان داد که بیشترین مهار رادیکال آزاد DPPH (۵۲/۷ درصد)، ظرفیت آنتی اکسیدانی کل (۱/۳۵) جذب در ۶۹۵ نانومتر، فعالیت احیاء کنندگی یون آهن (۰/۸۵۹ درصد)، جذب در ۷۰۰ نانومتر) در غلظت (mg/ml) ۶۰ و بیشترین فعالیت شلاته کنندگی یون آهن (۵۰/۸۳ درصد) در غلظت (mg/ml) ۸۰ حاصل شد. در نتیجه پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان با دارا بودن قابلیت آنتی اکسیدانی مناسب قابلیت کاربرد در تولید محصولات غذایی فراسودمند، مکمل های غذایی ورزشکاران و سالماندان را دارد.

تاریخ های مقاله:

تاریخ دریافت: ۱۴۰۲/۱۰/۱۱

تاریخ پذیرش: ۱۴۰۲/۱۱/۱۴

کلمات کلیدی:

آنتی اکسیدان،

بذر کتان،

پانکراتین،

پروتئین هیدرولیز شده،

مایکروویو

DOI: 10.22034/FSCT.21.148.190.

مسئول مکاتبات: *

Hosseiniighaboos@yahoo.com

دارای امگا۳ فراوان می باشد که باعث کاهش بیماریهای قلبی و عروقی، فشارخون، افسردگی، پوکی استخوان، روماتیسم مفاصل، کاهش وزن، دیابت و بیماری های دستگاه گوارش می شود. دارای ۲۵٪ فیبر و ۱۹٪ پروتئین و ۸٪ ترکیبات موسیلاژی و ۳٪ خاکستر است و به عنوان غنی کننده در ایالات متحده و کشورهای اروپایی استفاده می گردد (۱۰). کارایی فرایند هیدرولیز آنزیمی در بهبود خواص عملکردی و زیستفعالی پروتئین های غذایی در بسیاری از مطالعات اثبات شده است؛ با این وجود کاربرد پیش تیمارهایی که منجر به عملکرد بهتر آنزیمها و تولید پروتئین هیدرولیز شده با خواص آنتی اکسیدانی بیشتر شود از جایگاه ویژه ای برخوردار است. در میان پیش تیمارهای مناسب همچون مایکروپیو، اولتراسوند، اهمیک و گرما، مایکروپیو تکنولوژی مناسبی است که در سالهای اخیر کاربرد آن در بهبود ویژگی های سلامتی بخشی پروتئین های هیدرولیز شده گسترش یافته است (۱۱). مایکروپیو یک روش سریع، راحت و مقرون به صرفه برای گرم کردن می باشد که با پلاریزه کردن درشت مولکول ها اثر حرارتی خود را ایجاد می کند، این امر منجر به همسویی قطب های میدان الکترومغناطیسی می شود که در نتیجه ممکن است باعث شکستن پیوندهای هیدروژنی و قرارگیری بهتر پروتئین ها در معرض آنزیم شود (۱۲). بنابراین با توجه به موارد گفته شده هدف از این پژوهش بررسی تاثیر پیش تیمار مایکروپیو در توانهای مختلف (۹۰۰ و ۵۰۰ وات) بر خواص آنتی اکسیدانی (مهار رادیکال DPPH^۰ و آنتی اکسیدانی کل) پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان با استفاده از آنزیم پانکراتین در بازه زمانی ۲۰-۲۱۰ دقیقه بود. در مرحله بعد تاثیر غلاظت های متفاوت (mg/ml) ۱۰۰-۲۰ بر خواص آنتی اکسیدانی (مهار رادیکال DPPH، آنتی اکسیدانی کل، احیاء کنندگی یون آهن و شلاته کنندگی یون آهن) پروتئین هیدرولیز شده بهینه بررسی شد.

۱- مقدمه

رادیکال های آزاد در بروز بیماری های خطرناک مانند سرطان، زخم معده و آلزایمر نقش مهمی دارند. تشکیل رادیکال های آزاد در اندام های هوایی در طول تنفس امری غیرممکن است. این رادیکال ها ناپایدار بوده و به سرعت با سایر ترکیبات موجود در بدن واکنش می دهند و باعث آسیب سلول ها می شوند (۱). اکسیداسیون لیپیدها از مهم ترین چالش های صنعت موادغذایی نیز می باشد چرا که علاوه بر اثرات خطرناک بر سلامت انسان، باعث تشکیل ترکیبات خطرناک و هم چنین مواد بد بو و بدطعم می گردد که خسارات اقتصادی جبران ناپذیری به تولید کنندگان وارد می کند (۲). آنتی اکسیدان های سنتزی مثل BHT^۱ و BHA^۲ PG^۳ و TBHQ^۴ خاصیت آنتی اکسیدانی بسیار قابل قبولی دارند و قیمت مناسبی دارند اما عوارض نامطلوب آنها بر سلامتی انسان باعث ایجاد نگرانی در بین پژوهشگران شده در نتیجه در بسیاری از کشورها کاربرد آنها در فرمولاسیون مواد غذایی محدود و یا متوقف گردیده است (۳). از این رو در سالهای اخیر شناسایی و استخراج ترکیبات آنتی اکسیدان طبیعی از موضوعات بسیار مورد توجه پژوهشگران تبدیل شده است. در میان ترکیبات طبیعی با قابلیت آنتی اکسیدانی، پیتیدهای زیستفعال حاوی ۲-۲۰ آمینو اسید بوده و دارای وزن مولکولی کمتر از ۶۰۰۰ دالتون هستند و به وسیله هیدرولیز آنزیمی، ستر شیمیابی و یا تخمیر میکروبی تولید می شوند (۴). در سالهای اخیر پیتیدها و پروتئین هیدرولیز شده با خاصیت آنتی اکسیدانی از منابع گیاهی مختلفی استخراج شده است از جمله بادام زمینی (۵)، هسته انگور (۶)، جوانه گندم (۷)، کدو (۸) و شبکه (۹). در میان منابع گیاهی مناسب جهت استخراج پیتیدهای زیست فعل از بذر کتان گزینه مناسبی است. دانه های کتان قرن هاست که به عنوان ماده غذایی مصرف می شود. بیشتر پروفایل اسیدهای چرب آن را آلفالینولنیک اسید تشکیل می دهد و

۱ -Tertiary butylhydroquinone

۲ -butylatedhydroxytoluene

۳ -propyl gallate

گراد بمدت ۲۴ ساعت حل گردید. پیش تیمار مایکرویو در توانهای ۷۰۰ و ۵۰۰ وات به مدت ۱ دقیقه اعمال شد (۱۳).

۴-۲- تولید پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان

ایزوله‌ی پروتئین بذر کتان (نمونه‌ی بدون اعمال مایکرویو، نمونه‌های تیمار شده با مایکرویو) در غلظت ۰.۵٪ در بافر فسفات مخلوط و به مدت ۳۰ دقیقه برای هیدراته شدن کامل در دمای محیط همزده شد. سپس نمونه‌ها درون انکوباتور (دمای ۴۰ درجه سانتی گراد) قرار داده شده و پانکراتین به نسبت ۱/۵ درصد اضافه شد. واکنش در زمان ۳۰-۲۱۰ دقیقه انجام شد. در هر مرحله پس از سپری شدن زمان‌های لازم، جهت غیرفعال‌سازی آنزیم، نمونه‌ها درون حمام آب با دمای ۹۰ درجه سانتی گراد منتقل و پس از ۱۰ دقیقه برای رسیدن به دمای محیط در ظرف یخ قرار داده شدند. در مرحله بعد نمونه‌ها سانتریفوژ (دور $8000 \times g$ به مدت ۲۰ دقیقه) و سوپرناتانت حاصل با استفاده از هشک‌کن انجمادی خشک و تا زمان انجام آزمون‌ها در ظروف تیره به دور از نور و در دمای ۲۰ درجه سانتی گراد نگهداری شدند (۱۴).

۴-۲- ویژگی‌های آنتی اکسیدانی

۱-۲-۴- فعالیت مهار رادیکال آزاد DPPH

جهت ارزیابی فعالیت مهار رادیکال آزاد DPPH نمونه‌های پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان در غلظت 40 mg/ml در آب مقطر تهیه شدند. سپس به نسبت ۱:۱، ۱/۵ میلی‌لیتر از محلول اتانولی DPPH در غلظت 0.15 mM به ۱/۵ میلی‌لیتر از هر نمونه اضافه و برای اختلاط کامل ۲۰ ثانیه ورتكس شدند. سپس مخلوط حاصل به مدت ۳۰ دقیقه در تاریکی نگهداری شدو در نهایت در 2500 rpm به مدت ۱۵ دقیقه سانتریفوژ شد. جذب سوپرناتانت جدا شده در 517 nm نانومتر خوانده شد (۱۵). درصد مهار رادیکال DPPH با استفاده از فرمول شماره ۱ محاسبه گردید:

۲- مواد و روش‌ها

۱-۲- مواد

آمونیوم مولیبدات، پانکراتین، دی کلرید آهن، فریک کلرید، فروزین، آسکوربیک اسید و DPPH از شرکت مرک و اتانول، سدیم تری فسفات، اسید سولفوریک، سود، اسید کلریدریک، پتاسیم دی‌هیدروژن فسفات، دی پتاسیم هیدروژن فسفات از شرکت سیگما و بذر کتان از عطاری در مرکز شهر تهران خریداری شدند.

۲-۲- استخراج پروتئین

در ابتدا کنجاله بذر کتان با آسیاب الکتریکی پودر و به منظور چربی زدایی، آرد حاصل به نسبت ۱:۴ (وزنی / حجمی) با هگزان مخلوط و به مدت ۳ ساعت در دمای اتاق همزده شد. سپس با استفاده از قیف بوخرن هگزان جدا و پودر چربی گیری شده در دمای ۳۵ درجه سانتی گراد خشک گردید و سپس از الک با مش ۴۰ عبور داده شد. عملیات استخراج پروتئین از پودر چربی زدایی شده به اینصورت بود که پودر حاصل به نسبت ۱:۱۰ با آب مقطر با $\text{pH}=10$ مخلوط و به مدت ۲ ساعت همزده شد، سپس محلول حاصل در $4000 \times g$ به مدت ۳۰ دقیقه سانتریفوژ شد. در مرحله بعد $\text{pH}=4$ (ایزوالکتریک) تنظیم شد. سپس سوپرناتانت در $\text{pH}=4$ محلول حاصل در $4500 \times g$ برای رسوب پروتئین‌ها، محلول حاصل در $4000 \times g$ به مدت ۲۰ دقیقه سانتریفوژ شد و رسوب پروتئین با آب مقطر دو بار شسته شده و در $4500 \times g$ ، به مدت ۵ دقیقه مجدداً سانتریفوژ شد. سپس ایزوله پروتئین حاصل با خشک کن انجمادی خشک و تا انجام آزمون‌های بعدی در دمای 4°C نگهداری گردید (۶).

۲-۳- پیش تیمار مایکرویو

ابتدا محلول ۵ درصد پروتئین کتان در بافر فسفات (0.2 M) تهیه شد. محلول حاصل در دمای ۴ درجه سانتی - $\text{pH}=7$

$$I(\%) = \left[\frac{A_{blank} - A_{sample}}{A_{blank}} \right] \times 100 \quad (1)$$

$$\text{Chelating effect (\%)} = \left[\frac{(A_{control} - A_{sample})}{A_{control}} \right] \times 100 \quad (2)$$

A_{blank} (جذب نمونه شاهد فاقد ترکیب فعال) و A_{sample} (جذب نمونه هیدرولیز شده) هستند.

۲-۵-۲- قدرت احیاء کنندگی یون آهن

برای بررسی قدرت احیاء کنندگی یون آهن پروتئین هیدرولیز شده حاصل 100 mg/ml نمونه حل شده در آب مقطر در غلاظت $0.2M$ با 0.5 ml بافرفسفات $0.2M$ و 0.5 ml پتاسیم فری سیانید ($\text{pH}=6.6$) (W/V) 1% مخلوط در 50°C دقيقه در حمام آب با دمای 90°C قرار داده شد. در 2500 rpm به مخلوط افزوده شد و به مدت 10 دقیقه در 2500 rpm سانتریفوژ گردید. در نهایت، 1 ml از سوپرنا坦ت حاصل با 1 ml آب مقطر و 0.2 ml فریک کلراید (W/V) 1% مخلوط گردید و به مدت 10 دقیقه در دمای محیط نگهداری شد. جذب نمونه ها در 700 nm خوانده شد. افزایش جذب مخلوط حاکی از افزایش قدرت احیاء کنندگی است (۱۷).

۲-۶- تجزیه و تحلیل آماری

تجزیه و تحلیل داده ها در قالب طرح کاملاً تصادفی با کاربرد آنالیز واریانس یک طرفه و با استفاده از نرم افزار SPSS نسخه ۱۶ ارزیابی شد. آزمون ها در 3 تکرار و مقایسه میانگین ها با استفاده از آزمون چندامنه ای دانکن برای بررسی معنی دار بودن متغیر در سطح $p<0.05$ انجام شد. با استفاده از نرم افزار Excel 2013 نمودارها رسم گردید.

۳- نتایج و بحث

۳-۱- فعالیت مهار رادیکال آزاد DPPH

DPPH، رادیکالی آزاد و محلول در چربی است که در طول موج 517 nm نانومتر دارای بیشترین جذب است و با دریافت هیدروژن از ترکیبی آنتی اکسیدان، پایدار گشته و جذب آن

جذب شاهد و A_{sample} جذب نمونه می باشد.

۲-۴- ۲- ظرفیت آنتی اکسیدانی کل

جهت اندازه گیری ظرفیت آنتی اکسیدانی کل نمونه ها، 1 ml از نمونه حل شده در آب مقطر (غلاظت 40 mg/ml) با 1 ml از معرف (اسید سولفوریک $M/6$)، فسفات سدیم 28 mM و آمونیوم مولیبدات 4 mM مخلوط و به مدت 90°C دقيقه در حمام آب با دمای 90°C قرار داده شد. در نهایت پس از سرد شدن نمونه ها و رسیدن به دمای محیط جذب نمونه ها در 695 nm قرائت شد. جذب بیشتر نشان دهنده ظرفیت آنتی اکسیدانی کل بیشتر است (۱۶).

۲-۵- بررسی تاثیر غلاظت بر خصوصیات آنتی اکسیدانی تیمار بهینه پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان

برای ارزیابی تاثیر غلاظت ($100-20\text{ mg/ml}$) بر مهار رادیکال آزاد DPPH و ظرفیت آنتی اکسیدانی کل تیمار بهینه به ترتیب از روش Kaveh و همکاران (۲۰۲۴) و Prieto و همکاران (۱۹۹۹) که در قسمت قبل ذکر گردید استفاده شد (۱۵ و ۱۶).

۲-۵-۱- فعالیت شلاته کنندگی یون آهن

جهت اندازه گیری توانایی نمونه ها در شلاته کنندگی یون آهن، ابتدا 1 میلی لیتر پروتئین هیدرولیز شده حل شده در آب مقطر در غلاظت ($100-20\text{ mg/ml}$) با 0.5 ml محلول دی کلرید آهن (2 mM) و $1/85\text{ ml}$ آب دوبار تقطیر مخلوط شد. سپس 1 ml محلول فروزنین (5 mM) اضافه و مخلوط هم زده شد. در مرحله آخر به مدت 10 دقیقه در دمای محیط نگهداری شد و سپس جذب آن در 562 nm خوانده شد (۵). فعالیت شلاته کنندگی نمونه ها با استفاده از معادله (۲) محاسبه گردید:

پروتئین دانه شببلیله بیان کردند که افزایش زمان هیدرولیز تا ۱۶۰ دقیقه باعث افزایش فعالیت پروتئین هیدرولیز شده در مهار رادیکال DPPH تا حدود ۴۸ درصد شد و افزایش بیشتر زمان تاثیر معنی داری نداشت (۱۸). از طرف دیگر اعمال پیش تیمار مایکروویو با توان ۵۰۰ وات باعث افزایش فعالیت مهار رادیکال DPPH نسبت به نمونه بدون اعمال پیش تیمار مایکروویو شد اما تنها تیمار هیدرولیز شده در زمان ۳۰ دقیقه فعالیت آنتی اکسیدانی بیشتری نسبت به نمونه با پیش تیمار ۵۰۰ وات داشت و در زمان‌های هیدرولیز تا ۱۲۰ دقیقه تفاوت معنی داری بین نمونه‌های با پیش تیمار ۵۰۰ و ۹۰۰ وات مشاهده نشد و در زمان‌های هیدرولیز بیشتر تا ۲۱۰ دقیقه نمونه‌های با پیش تیمار ۹۰۰ وات دارای فعالیت مهار رادیکال DPPH کمتری نسبت به نمونه‌های با پیش تیمار ۵۰۰ وات داشتند. بهبود توانایی پروتئین هیدرولیز شده در مهار رادیکال DPPH با استفاده از پیش تیمار مایکروویو با توان ۵۰۰ وات می‌تواند بهاین دلیل باشد که امواج مایکروویو باعث تبخیر آب در سلول‌ها و افزایش فشار در محیط داخلی می‌شود که این امر منجر به تجزیه ترکیبات درون سلولی، از هم گسیختگی غشاء و در نتیجه تجزیه آن شده که باعث تسهیل در فرآیند آنزیمولیز پروتئین‌ها می‌شود (۲۱)، قابل ذکر است که مایکروویو می‌تواند تاثیرات بیولوژیکی و شیمیابی مختلفی بر حسب قدرت و زمان اعمال پیش تیمار مایکروویو ایجاد کند. اثر منفی پیش تیمار مایکروویو در توان ۹۰۰ وات بر فعالیت آنتی اکسیدانی هیدرولیز شده‌های تولیدی می‌تواند به دلیل تغییرات نامطلوب در ساختار دوم پروتئین و کاهش میزان ساختار مارپیچ آلفا^۷ و ورقه‌ی بتا^۸ باشد (۲۲). به طور کلی می‌توان گفت تغییر در اندازه، میزان و ترکیب آمینواسیدهای ازاد و پپتیدها به ویژه پپتیدهایی با وزن مولکولی کم تاثیر به سزایی بر خاصیت آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده تولیدی دارند (۲۳). در تطابق با این یافته‌ها Uluko و همکاران (۲۰۱۵) با بررسی تاثیر پیش تیمار مایکروویو بر فعالیت مهار رادیکال DPPH پروتئین هیدرولیز شده کنسانتره شیر، افزایش فعالیت آنتی اکسیدانی

کاهش می‌یابد (۱۸). نتایج حاصل از بررسی زمان هیدرولیز نشان داد (شکل ۳۱) که در نمونه‌های بدون پیش تیمار مایکروویو و نمونه با پیش تیمار مایکروویو با توان ۵۰۰ وات، افزایش زمان هیدرولیز تا ۱۸۰ دقیقه باعث افزایش فعالیت مهار مهار رادیکال DPPH به ترتیب به میزان ۴۳/۷۵ و ۵۱/۴۳ درصد شد و با افزایش بیشتر زمان هیدرولیز تاثیر معنی داری در پی نداشت ($p > 0.05$). از طرف دیگر در تیمار با اعمال پیش تیمار مایکروویو با توان ۹۰۰ وات افزایش زمان هیدرولیز تا ۹۰ دقیقه باعث افزایش معنی دار فعالیت مهار رادیکال DPPH شد، هیدرولیز به میزان ۱۲۰ دقیقه تفاوت معنی داری با نمونه هیدرولیز شده در ۹۰ دقیقه نداشت و افزایش بیشتر زمان هیدرولیز باعث کاهش معنی دار فعالیت آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده گشت. پیشرفت فرآیند هیدرولیز طی افزایش زمان منجر به تولید پپتیدهای دهنده‌ی پروتون می‌گردد که می‌توانند با رادیکال آزاد DPPH واکنش دهنند و ترکیباتی پایدار تولید کنند و باعث اتمام واکنش‌های زنجیره‌ای رادیکالی گردد. تاثیر نامطلوب افزایش بیش از اندازه زمان هیدرولیز آنزیمی ممکن است به دلیل تاثیر بیشتر آنزیم باشد که منجر به شکسته شدن و تجزیه تعدادی از پپتیدهای آنتی اکسیدان می‌گردد که در مراحل اولیه هیدرولیز تولید شده‌اند، که این فرآیند باعث کاهش قدرت مهار رادیکال آزاد DPPH می‌شود (۱۹). در تطابق با این نتایج Batista و همکاران (۲۰۱۰) گزارش کردند که افزایش درجه هیدرولیز و زمان باعث افزایش فعالیت مهار رادیکال DPPH پروتئین هیدرولیز شده ماهی خرچنگ سیاه^۹ گشت. آنها افزایش میزان پپتیدهای دهنده‌ی هیدرولیز که توانایی واکنش با رادیکال‌های ازاد را دارند، علت این نتایج دانستند (۲۰). مشابه با این نتایج Kaveh و همکاران (۲۰۲۳)، Jamdar و همکاران (۲۰۱۰) و You و همکاران (۲۰۰۹) به ترتیب با هیدرولیز پروتئین‌های امعاء و احشاء هوور مسقطی و بادام زمینی تاثیر مثبت زمان هیدرولیز را بر قابلیت مهار رادیکال DPPH گزارش کردند (۳ و ۵). همچنین کاوه و همکاران (۱۳۹۸) نیز با هیدرولیز

را بر فعالیت آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده ماهی خاویار چینی^۹ گزارش کردند (۲۵).

هیدرولیز شده‌های حاصل را گزارش کردند (۲۴). در حالیکه Norman و همکاران (۲۰۲۰) اثر منفی پیش تیمار مایکروویو

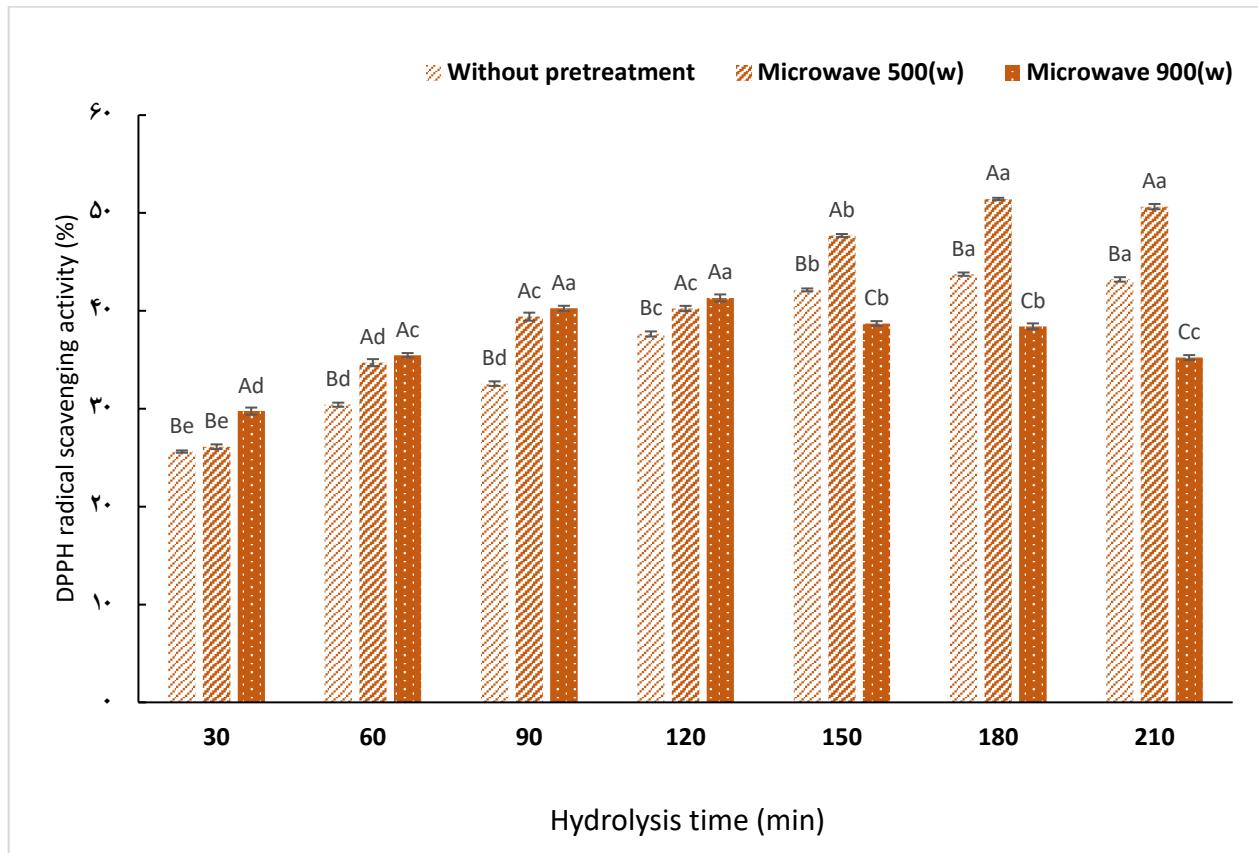


Figure 1- DPPH radical scavenging activity of flax seed protein hydrolysate

تیمار مایکروویو با توان ۵۰۰ وات افزایش زمان هیدرولیز تا ۱۵۰ دقیقه باعث افزایش ظرفیت آنتی اکسیدانی کل به میزان ۱/۲۴۵ (جذب در ۶۹۵ نانومتر) شد، افزایش زمان تا ۱۸۰ دقیقه تاثیر معنی داری ایجاد نکرد، اما افزایش بیشتر زمان تا ۲۱۰ دقیقه باعث کاهش معنی دار ظرفیت آنتی اکسیدانی کل مایکروویو با توان ۱/۰۴۱ شد ($p < 0.05$). در نمونه‌های با اعمال پیش تیمار مایکروویو با توان ۹۰۰ وات با افزایش زمان هیدرولیز تا ۱۵۰ دقیقه، ظرفیت آنتی اکسیدانی کل افزایش یافت اما افزایش بیشتر زمان هیدرولیز تاثیری منفی داشت. به طور کلی در زمان هیدرولیز بیشتر از ۱۸۰ دقیقه ظرفیت آنتی اکسیدانی کل پروتئین هیدرولیز شده به ترتیب عبارت بودند از نمونه با اعمال پیش تیمار مایکروویو ۵۰۰ وات $>$ نمونه بدون اعمال پیش تیمار $>$ نمونه با اعمال پیش تیمار مایکروویو ۹۰۰ وات.

۳-۲- ظرفیت آنتی اکسیدانی کل

آزمون ارزیابی ظرفیت آنتی اکسیدانی کل روشنی کمی برای بررسی قدرت آنتی اکسیدانی محلول در آب و محلول در چربی (قدرت آنتی اکسیدانی کل) ترکیبات آنتی اکسیدان است. این روش بر مبنای احیای یون مولیبدن ۶ ظرفیتی به یون مولیبدن ۵ ظرفیتی می‌باشد که همراه با تشکیل کمپلکس سبز رنگ فسفومولیبدن در محیط اسیدی همراه است (۱۸). همانطور که در شکل ۲ نشان داده شده است، در نمونه‌های بدون اعمال پیش تیمار مایکروویو افزایش زمان هیدرولیز تا ۱۸۰ دقیقه باعث افزایش ظرفیت آنتی اکسیدانی کل تا ۰/۹۶۳ (جذب در ۶۹۵ نانومتر) شد و افزایش بیشتر زمان هیدرولیز در نمونه کنترل تاثیر معنی داری بر ظرفیت آنتی اکسیدانی کل نمونه‌ها نداشت ($p > 0.05$). از سوی دیگر در نمونه با پیش-

این امر افزایش ظرفیت آنتی اکسیدانی کل پروتئین هیدرولیز شده را در پی دارد (۲۶). مشابه این نتایج مظلومی و همکاران (۱۳۹۸) با هیدرولیز پروتئین هسته برتقال با آکالاز بیان کردند که افزایش زمان هیدرولیز باعث افزایش ظرفیت آنتی اکسیدانی کل پروتئین های هیدرولیز شده داشت و بیشترین ظرفیت آنتی اکسیدانی کل پس از هیدرولیز به مدت ۴/۸ ساعت حاصل شد (۲۷). در این راستا، کاوه و همکاران (۱۳۹۸) نتایج مشابهی را در فرایند هیدرولیز پروتئین شبکیه گزارش کردند. آنها بیان کردند که افزایش زمان هیدرولیز تا ۱۶۰ دقیقه توسط آنزیم پانکراتین منجر به افزایش فعالیت آنتی اکسیدانی کل پروتئین هیدرولیز شده‌ی تولیدی شد اما افزایش بیشتر هیدرولیز تاثیری معنی‌دار بر ظرفیت آنتی اکسیدانی کل هیدرولیز شده‌های تولیدی نداشت (۱۷). همچنین مشابه با این یافته‌ها Yang و همکاران (۲۰۱۳) تاثیر مثبت پیش تیمار مایکروویو را بر فعالیت آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده سفیده تخم مرغ گزارش کردند (۲۸). Zhang و همکاران (۲۰۱۹) نیز تاثیر مثبت پیش تیمار مایکروویو را بر فعالیت آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده سیب زمینی شیرین گزارش کردند (۲۹).

در زمان‌های هیدرولیز ۱۲۰ و ۱۶۰ دقیقه نیز بیشتر ظرفیت آنتی اکسیدانی مربوط به نمونه با اعمال پیش تیمار مایکروویو به میزان ۵۰۰ وات بود و بین نمونه با پیش تیمار مایکروویو ۹۰۰ وات و نمونه بدون اعمال پیش تیمار تفاوت معنی داری وجود نداشت ($p < 0.05$). تاثیر مثبت پیش تیمار مایکروویو بر فعالیت آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده می‌تواند به دلیل توانایی آن بر تجزیه تجمعات مولکولی پروتئین بذر کتان باشد که این امر باعث افزایش حساسیت باندهای پیتیدی پروتئین به هیدرولیز توسط آنزیم پروتئازی (پانکراتین) گشته است. قابل ذکر است که پیامد این فرایند به میزان زیادی به توان و طول در معرض قرار گرفتن امواج مایکروویو دارد (۲۲)، که همانطور که مشاهده شد توان ۹۰۰ وات مایکروویو نسبت به توان ۵۰۰ وات تاثیر منفی بر فعالیت آنتی اکسیدانی داشت. تاثیر منفی پیش تیمار مایکروویو در توان ۹۰۰ وات می‌تواند به دلیل تغییرات نامطلوب در ساختار پروتئین باشد که از رهایش پیتیدهای آنتی اکسیدانی جلوگیری کرده است (۲۴). از سوی دیگر تاثیر مثبت فرایش زمان هیدرولیز ممکن است ناشی از رهایش پیتیدهایی با توانایی الکترون‌دهنده باشد که منجر به تبدیل رادیکال‌های آزاد به ترکیباتی پایدارتر می‌شوند که

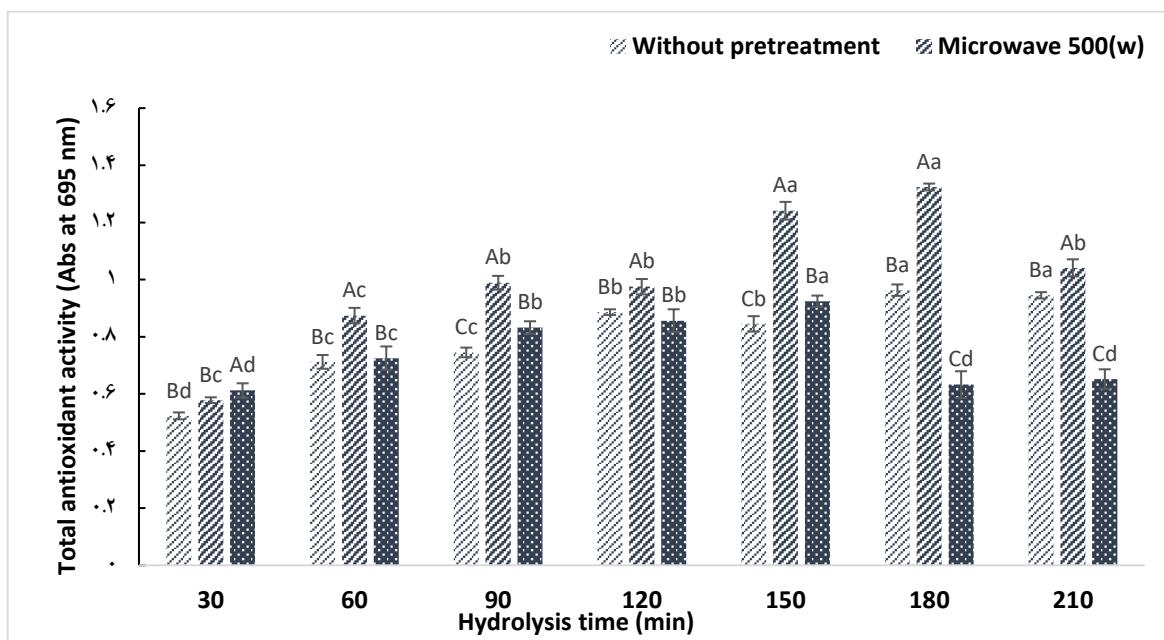


Figure 2- Total antioxidant activity of flax seed protein hydrolysate

نسبت به پروتئین هیدرولیز نشده بذر کتان داشت. که نشان از موفقیت آمیز بودن فرآیند هیدرولیز در رهایش پپتیدهای آنتی اکسیدان است ($p < 0.05$). با وجود فعالیت آنتی-اکسیدانی مناسب پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان اما توانایی آن در مهار رادیکال آزاد DPPH در تمامی غلظت‌ها به طور معنی‌داری از فعالیت آنتی اکسیدانی ویتامین ث کمتر بود ($p < 0.05$). فعالیت قابل توجه پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان در مهار رادیکال آزاد DPPH می‌تواند به دلیل وجود آمینواسیدهای آروماتیک باشد که دارای گروه‌های هیدروکسیل با خاصیت پروتون دهنده‌گی می‌باشند، از طرف دیگر تاثیر منفی افزایش بیش از اندازه غلظت بر فعالیت آنتی اکسیدانی ممکن است به اشباع شدن نقاط فعال مربوط باشد (۳۰). مشابه با این نتایج Zhao و همکاران (۲۰۱۲) با هیدرولیز آنزیمی پروتئین برنج با آنزیمهای پروتئازی تریپسین، آکالاز، پروتامکس، فلاورزیم و نوترئاز بیان کردند که فعالیت مهار رادیکال DPPH هیدرولیز شده‌های حاصل وابسته به غلظت بود و هیدرولیز شده‌های تولیدی با آنزیم پروتامکس دارای بیشترین خاصیت آنتی اکسیدانی بود (۳۱). در تطابق با این نتایج Umayaparvathi (۲۰۱۴)، Chi و همکاران (۲۰۱۵) و Batista و همکاران (۲۰۱۰)، به ترتیب فعالیت مهار رادیکال آزاد DPPH پروتئین‌های هیدرولیز شده صدف، نوعی ماهی^۱ و ماهی خرچنگی سیاه را وابسته به غلظت گزارش کردند (۳۲، ۳۳ و ۲۰).

۳-۳- انتخاب تیمار بهینه

پس از بررسی فعالیت آنتی اکسیدانی (مهار رادیکال DPPH) و ظرفیت آنتی اکسیدانی کل) نمونه‌های پروتئین هیدرولیز شده تولیدی، تیمار با اعمال پیش تیمار مایکروویو ۵۰۰ وات و زمان هیدرولیز ۱۸۰ دقیقه دارای بیشترین فعالیت آنتی اکسیدانی بود. بنابراین برای بررسی تاثیر غلظت بر فعالیت آنتی اکسیدانی آن (فعالیت مهار رادیکال DPPH)، ظرفیت آنتی اکسیدانی کل، فعالیت احیاء کنندگی یون آهن و فعالیت شلاته کنندگی یون آهن) در مرحله بعد انتخاب گردید.

۴-۳- بررسی تاثیر غلظت بر فعالیت آنتی اکسیدانی نمونه بهینه

۴-۴-۱- فعالیت مهار رادیکال DPPH

شکل ۳، تاثیر غلظت را بر فعالیت مهار رادیکال آزاد DPPH تیمار بهینه پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان و مقایسه آن با پروتئین هیدرولیز نشده و ویتامین ث در غلظت (mg/mL) ۱۰۰ نشان می‌دهد. نتایج نشان داد که فعالیت آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده حاصل وابسته به غلظت بود و با افزایش غلظت از (mg/mL) ۲۰ تا ۶۰ (mg/mL) معنی‌داری باعث افزایش فعالیت مهار رادیکال DPPH از ۳۵/۶۸ درصد به ۵۲/۷۰ درصد شد. افزایش غلظت تا ۸۰ (mg/mL) تاثیر معنی‌داری نداشت اما غلظت (mg/mL) ۱۰۰ باعث کاهش توانایی هیدرولیز شده حاصل در مهار رادیکال DPPH شد ($p < 0.05$). تیمار هیدرولیز شده در تمامی غلظت‌ها فعالیت آنتی اکسیدانی بیشتری

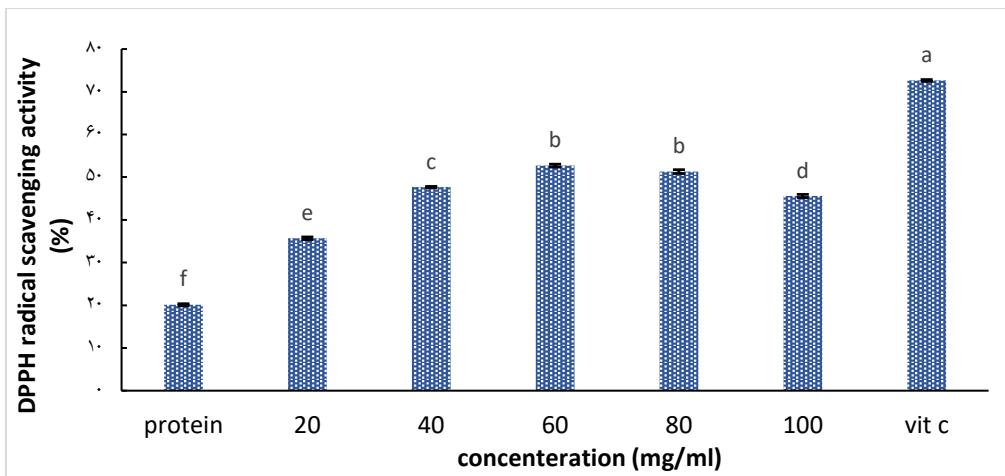


Figure 3- The effect of concentration on DPPH radical scavenging activity of flax seed protein hydrolysate

آمیز بودن فرآیند هیدرولیز با آنزیم پانکراتین در رهایش پیتیدهایی با توانایی الکترون دهنده بوده که قادرند به عنوان یک ترکیب آنتی اکسیدان طبیعی باعث مهار رادیکال‌های آزاد گردند (۲۶). در تطابق با این نتایج Bougatef و همکاران (۲۰۰۹) تاثیر مثبت غلظت را بر ظرفیت آنتی اکسیدانی کل پروتئین هیدرولیز شده حاصل از نوعی کوسه (کوسه صیقلی^{۱۱}) بیان کردند و گزارش کردند که علی رغم قابل توجه بودن ظرفیت آنتی اکسیدانی کل پروتئین هیدرولیز شده اما خاصیت آنتی اکسیدانی آن از آنتی اکسیدان سنتزی BHA کمتر بود (۳۴). همچنین کاوه و همکاران (۱۳۹۸) با هیدرولیز پروتئین دانه شبیله بیان کردند که ظرفیت آنتی- اکسیدانی کل پروتئین هیدرولیز شده شبیله به غلظت وابسته بود و افزایش غلظت آن از (۱۰ mg/ml) به (۴۰ mg/ml) باعث افزایش معنی دار ظرفیت آنتی اکسیدانی کل گشت، اما افزایش بیشتر غلظت تاثیر معنی داری در پی نداشت؛ همچنین گزارش کردند که در تمامی غلظت‌ها ظرفیت آنتی اکسیدانی کل پروتئین هیدرولیز شده دانه شبیله کمتر از ظرفیت آنتی اکسیدانی کل ویتامین ث با غلظت (۵۰ mg/ml) بود (۱۹).

۳-۴-۲- ظرفیت آنتی اکسیدانی کل

با توجه به شکل ۴، ظرفیت آنتی اکسیدانی کل پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان وابسته به غلظت بود و افزایش غلظت هیدرولیز شده از (۲۰ mg/ml) تا (۶۰ mg/ml) به طور معنی داری باعث افزایش ظرفیت آنتی اکسیدانی از (۰/۷۵۲ به ۱/۳۵ (جذب در ۶۹۵ نانومتر) شد ($p<0/05$) اما افزایش بیشتر غلظت تا (۱۰۰ mg/ml) به طور معنی داری باعث کاهش ظرفیت آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده تولیدی گشت. کمترین و بیشترین ظرفیت آنتی اکسیدانی کل مربوط به پروتئین هیدرولیز شده با غلظت (۲۰ mg/ml) و (۶۰ mg/ml) به میزان (۰/۷۵۲ و ۱/۳۵ (جذب در ۶۹۵ نانومتر) بود. از سوی دیگر در تمامی غلظت‌های مورد بررسی ظرفیت آنتی اکسیدانی کل پروتئین هیدرولیز شده به طور معنی داری بیشتر از پروتئین هیدرولیز نشده بذر کتان بود که نشان از توانایی مناسب آنزیم پانکراتین در رهایش پیتیدهای آنتی اکسیدان دارد. از سوی دیگر در تمامی غلظت‌های مورد بررسی ظرفیت آنتی اکسیدانی کل کمتر از (۱۰۰ mg/ml) بود ($p<0/05$). به طور کلی پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان از ظرفیت آنتی- اکسیدانی کل قابل توجهی برخوردار بود که نشان از موفقیت

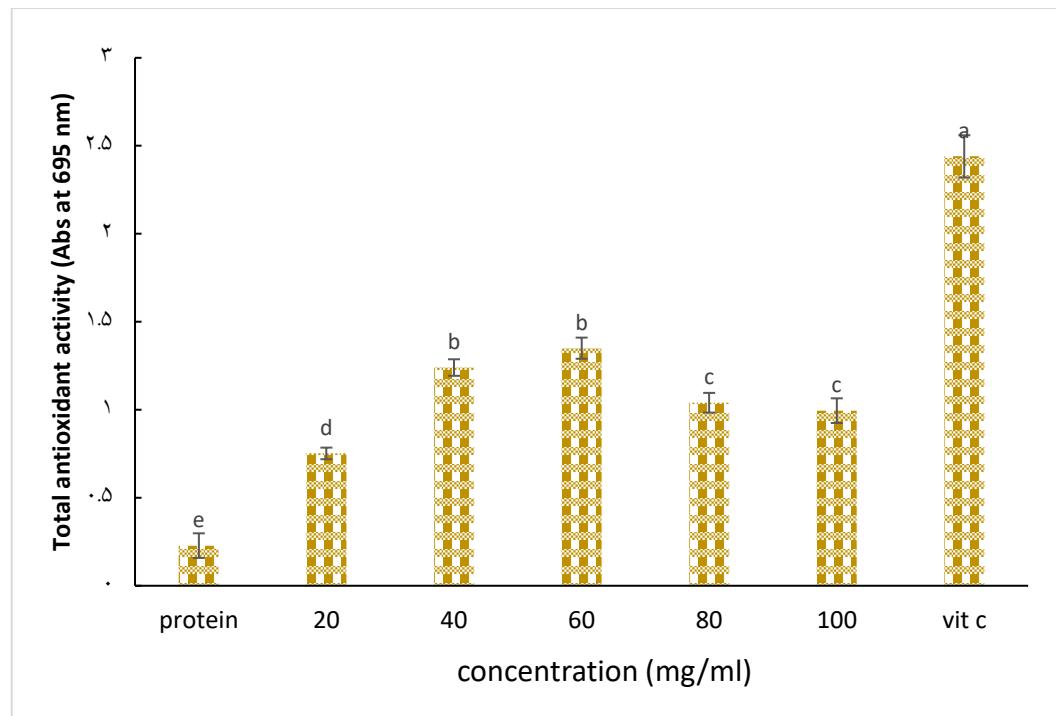


Figure 4- The effect of concentration on total antioxidant activity of flax seed protein hydrolysate

بیشتر غلظت تاثیر معنی داری در پی نداشت. مقایسه فعالیت آنتی اکسیدانی هیدرولیز شده های تولیدی با پروتئین هیدرولیز نشده نشان داد که هیدرولیز به طور معنی داری باعث افزایش فعالیت شلاته کنندگی یون آهن پروتئین بذر کتان شده اما در تمامی غلظت ها از توانایی شلاته کنندگی کمتری نسبت به ویتامین ث برخوردار بود. به طور کلی مطالعات نشان داده است که عوامل مختلفی بر توانایی شلاته کنندگی یون آهن پروتئین های هیدرولیز شده بستگی دارد از جمله: نوع پروتئین اولیه، ترکیب آمینواسیدی، نوع پروتئاز مورد استفاده و همچنین میزان درجه هیدرولیز (۳۶). در تطابق با این یافته ها Xie و همکاران (۲۰۰۸) و Klompong (۲۰۰۷) به ترتیب فعالیت شلاته کنندگی یون آهن پروتئین هیدرولیز شده یونجeh و ماهی خط زرد^{۱۲} را وابسته به غلظت گزارش کردند (۳۷ و ۳۸).

۳-۴-۳- فعالیت شلاته کنندگی یون آهن

در واکنش های اکسیداسیون، یون های فلزی مانند یون Fe^{2+} نقش مهمی به عنوان کاتالیزور بر عهده دارند که تولید رادیکال های خطرناک هیدروکسیل را از سوپرا اکسید هیدرولیز در پی دارد. این ترکیبات رادیکالی به سرعت با مولکول های زیستی مجاور واکنش داده و باعث آسیب سلول ها و بافت های بدن می شوند (۳۵). بنابراین مهار و بهدام اندازی یون های فلزی نقش بسیار مهمی در ممانعت از اکسیداسیون دارد. همانطور که در شکل ۵ نشان داده شده است، افزایش غلظت باعث افزایش فعالیت شلاته کنندگی یون آهن پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان شد؛ افزایش غلظت از ۲۰ (mg/ml) تا ۸۰ (mg/ml) به طور معنی داری باعث افزایش فعالیت شلاته کنندگی پروتئین هیدرولیز شده از ۳۴/۳۸ درصد به ۵۴/۸۳ درصد شد ($p<0.05$) و افزایش

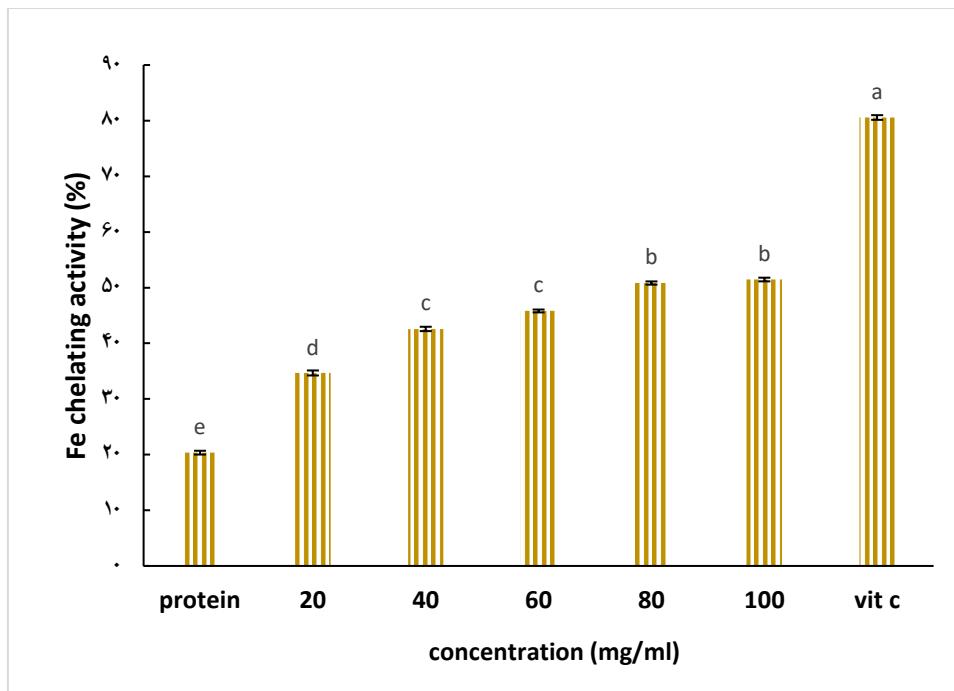


Figure 5- The effect of concentration on Fe chelating activity of flax seed protein hydrolysate

۸۰ تاثیر معنی داری نداشت و افزایش بیشتر غلظت تا ۱۰۰، باعث کاهش معنی دار قدرت احیاء کنندگی (mg/ml) شد ($p<0.05$). مقایسه قدرت احیا کنندگی نمونه ها با قدرت آنتی اکسیدانی ویتامین ث نشان داد که در تمامی غلظت ها پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان قدرت احیاء کنندگی کمتری داشت. به طور کلی علت احیاء کنندگی پروتئین های هیدرولیز شده بذر کتان را می توان به رهایش آمینواسیدهایی با قابلیت احیاء کنندگی مانند تریپتوفان، لیزین و متیونین دانست (۵). این نتایج در تطابق با یافته های Xie و همکاران (۲۰۰۸)، Cumby و همکاران (۲۰۰۸)، Zhao و همکاران (۲۰۱۲) و Umayaparvathi و همکاران (۲۰۱۴) بود که به ترتیب تاثیر غلظت را بر قدرت احیاء کنندگی پروتئین هیدرولیز شده یونجه، کانولا، برنج و صدف بررسی کردند می باشد (۳۷، ۳۹ و ۳۱).

۴-۴-۳-قدرت احیاء کنندگی یون آهن

آزمون قدرت احیاء کنندگی توانایی آنتی اکسیدانی یک ترکیب را بر اساس پتانسیل آن در تبدیل یون آهن Fe^{2+} به Fe^{3+} با اهدای الکترون، بررسی می کند. با توجه به شکل ۶، قدرت احیا کنندگی پروتئین های هیدرولیز شده بذر کتان به طور معنی داری بیشتر از قدرت پروتئین هیدرولیز نشده است که این نتیجه نشان از موفقیت آمیز بودن و تاثیر مثبت فرآیند هیدرولیز با آنزیم پانکراتین در رهایش پپتیدهای احیاء کننده و آمینواسیدهایی با قابلیت آنتی اکسیدانی مانند تریپتوفان و لیزین دانست (۵). از سوی دیگر افزایش غلظت از (mg/ml) ۲۰ تا (mg/ml) ۶۰، باعث افزایش قدرت احیاء کنندگی هیدرولیز شده های تولیدی از ۰/۴۵۷ به ۰/۸۵۹ (mg/ml) (جدب در ۷۰۰ نانومتر) شد؛ افزایش غلظت به

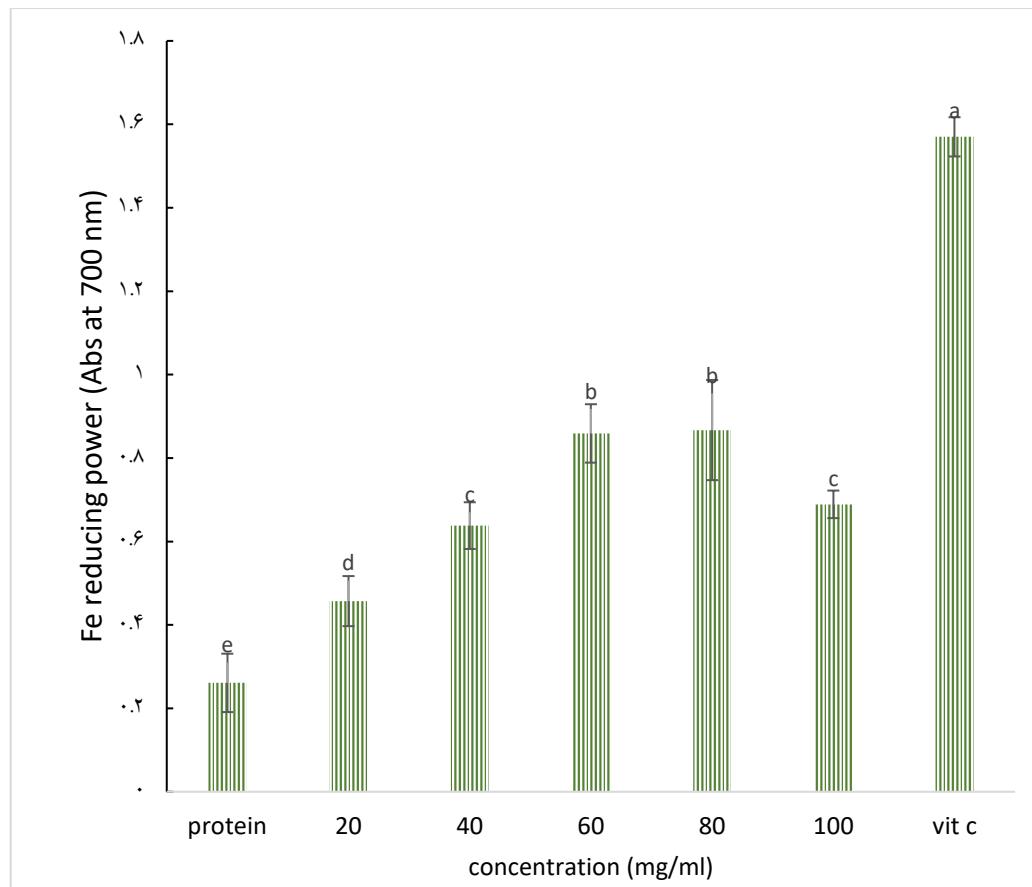


Figure 5- The effect of concentration on Fe reducing power of flax seed protein hydrolysate

به طوریکه با افزایش غلظت از (mg/mL) ۲۰ تا (mg/mL) ۶۰ فعالیت مهار رادیکال آزاد DPPH، ظرفیت آنتی اکسیدانی کل و قدرت احیاء کنندگی یون آهن و با افزایش غلظت تا (mg/mL) ۸۰ فعالیت شلاته کنندگی یون آهن به طور معنی داری افزایش یافت. به طور کلی با توجه به نتایج حاصل از این پژوهش، می توان بیان نمود که پیش تیمار مایکروویو با توان ۵۰۰ وات راهکار بسیار مناسبی برای افزایش خاصیت آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان است. پروتئین های هیدرولیز شده حاصل با توجه به قابلیت مناسب آنتی اکسیدانی پتانسیل کاربرد در فرمولاسیون های مواد غذایی در جهت تولید محصولات فراسودمند و رقابت با آنتی اکسیدان های سنتزی را دارند.

۴- منابع

- [1] Di Meo, S., & Venditti, P. (2020). Evolution of the knowledge of free radicals and other

۳-۵- نتیجه گیری کلی

نتایج حاصل از این پژوهش نشان داد که پیش تیمار مایکروویو با توان ۵۰۰ وات تاثیر مثبت و معنی داری بر فعالیت مهار رادیکال DPPH و ظرفیت آنتی اکسیدانی کل پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان داشت. به طور کلی خاصیت آنتی اکسیدانی پروتئین هیدرولیز شده حاصل از هیدرولیز آنزیمی به فاکتورهای مختلفی از جمله: نوع و شدت پیش-تیمار اعمال شده، شرایط فرایند هیدرولیز (نوع آنزیم، دما، زمان هیدرولیز و درصد آنزیم)، نوع پروتئین اولیه و ترکیب آمینواسیدی پپتیدهای تولیدی بستگی دارد. در این پژوهش فعالیت آنتی اکسیدانی (مهار رادیکال DPPH، شلاته کنندگی یون آهن، احیاء کنندگی یون آهن و ظرفیت آنتی اکسیدانی کل) پروتئین هیدرولیز شده بذر کتان وابسته به غلظت بود.

oxidants. *Oxidative Medicine and Cellular Longevity*, 2020.

- [2] Villeneuve, P., Bourlieu-Lacanal, C., Durand, E., Lecomte, J., McClements, D. J., & Decker, E. A. (2023). Lipid oxidation in emulsions and bulk oils: A review of the importance of micelles. *Critical Reviews in Food Science and Nutrition*, 63(20), 4687-4727.
- [3] Kaveh, S., Sadeghi Mahoonak, A., Erfani Moghadam, V., Ghorbani, M., Gholamhosseinpour, A., Raeisi, M. (2023). Evaluation the antioxidant properties of purified bioactive peptides from the wastes of skipjack fish (*Katsuwonus pelamis*) processing, by pepsin and trypsin digestive enzymes. *Journal of Food Science and Technology*, 20 (141):200-222.
- [4] Kaveh, S., Mahoonak, A. S., Ghorbani, M., & Jafari, S. M. (2022). Fenugreek seed (*Trigonella foenum graecum*) protein hydrolysate loaded in nanosized liposomes: Characteristic, storage stability, controlled release and retention of antioxidant activity. *Industrial Crops and Products*, 182, 114908.
- [5] Jamdar, S. N., Rajalakshmi, V., Pednekar, M. D., Juan, F., Yardi, V., & Sharma, A. (2010). Influence of degree of hydrolysis on functional properties, antioxidant activity and ACE inhibitory activity of peanut protein hydrolysate. *Food chemistry*, 121(1), 178-184.
- [6] Ding, Q., Zhang, T., Niu, S., Cao, F., Wu-Chen, R. A., Luo, L., & Ma, H. (2018). Impact of ultrasound pretreatment on hydrolysate and digestion products of grape seed protein. *Ultrasonics Sonochemistry*, 42, 704-713.
- [7] Karami, Z., Peighambardoust, S. H., Hesari, J., Akbari-Adergani, B., & Andreu, D. (2019). Antioxidant, anticancer and ACE-inhibitory activities of bioactive peptides from wheat germ protein hydrolysates. *Food Bioscience*, 32, 100450.
- [8] Sadeghi Mahoonak, A.R. and Kaveh, S. (2022). Assessment of ACE-inhibitory and Antioxidant Activities of the Peptide Fragments from Pumpkin Seeds. *Iranian Journal of Nutrition Sciences & Food Technology*, 17(3), 45-56.
- [9] Kaveh, S., Sadeghi, M.A., Ghorbani, M., Jafari, M. and Sarabandi, K. (2019 a). Optimization of factors affecting the antioxidant activity of fenugreek seed's protein hydrolysate by response surface methodology. *Iranian Journal of Nutrition Sciences & Food Technology*, 14(1).
- [10] Manafi, D.Y.M. and Mazaheri, T.M. (2014). Production of analogue UF white cheese by replacement of milk fat with margarine. *Journal of food research*. 23(4), 545-552.
- [11] Kaveh, S., Gholamhosseinpour, A., Hashemi, S. M. B., Jafarpour, D., Castagnini, J. M., Phimolsiripol, Y., & Barba, F. J. (2023). Recent advances in ultrasound application in fermented and non-fermented dairy products: Antibacterial and bioactive properties. *International Journal of Food Science & Technology*.
- [12] Saha, M., Eskicioglu, C., & Marin, J. (2011). Microwave, ultrasonic and chemo-mechanical pretreatments for enhancing methane potential of pulp mill wastewater treatment sludge. *Bioresource technology*, 102(17), 7815-7826.
- [13] Ketnawa, S., & Liceaga, A. M. (2017). Effect of microwave treatments on antioxidant activity and antigenicity of fish frame protein hydrolysates. *Food and bioprocess technology*, 10, 582-591.
- [14] Fadimu, G. J., Gill, H., Farahnaky, A., & Truong, T. (2021). Investigating the impact of ultrasound pretreatment on the physicochemical, structural, and antioxidant properties of lupin protein hydrolysates. *Food and Bioprocess Technology*, 14(11), 2004-2019.
- [15] Kaveh, S., Sadeghi Mahoonak, A., Erfanimoghaddam, V., Ghorbani, M., Gholamhosseinpour, A. A., Raeisi, M. (2024). Optimization of the effect of hydrolysis conditions and type of protease on the degree of hydrolysis and antioxidant properties of the protein hydrolysate from the skipjack fish (*Katsuwonus pelamis*) viscera by the response surface methodology. *Journal of Food Science and Technology*. 20 (144): 131-152.
- [16] Prieto, P., Pineda, M. and Aguilar, M. (1999). Spectrophotometric quantitation of antioxidant capacity through the formation of a phosphomolybdenum complex: specific application to the determination of vitamin E. *Analytical biochemistry*, 269(2), 337-341.
- [17] Kaveh, S., Sadeghi, M.A., Ghorbani, M., Jafari, M. and Sarabandi, K. (2019 b). Optimization of production of antioxidant peptides using enzymatic hydrolysis of fenugreek seed. *Journal of Food Science and Technology*. 15 (84): 75-88.
- [18] Kaveh, S., Sadeghi Mahoonak, A. and Sarabandi, K. (2020). The Effect of Solvent Type, Time and Extraction Method on the

- Chemical Compositions and Antioxidant Activity of Eggplant Peel Extract. *Karafan Quarterly Scientific Journal*. 17(2): 129-141
- [19] Kaveh, S., Sadeghi, M.A., Ghorbani, M., Jafari, M. and Sarabandi, K. (2019 c). Antioxidant properties of fenugreek bioactive peptides prepared with pancreatin enzyme. *Food Engineering Research*. 18(67): 103-122.
- [20] Batista, I., Ramos, C., Coutinho, J., Bandarra, N. M., & Nunes, M. L. (2010). Characterization of protein hydrolysates and lipids obtained from black scabbardfish (*Aphanopus carbo*) by-products and antioxidative activity of the hydrolysates produced. *Process Biochemistry*, 45(1), 18-24.
- [21] Bakhshabadi, H., Mirzaei, H., Ghodsvali, A., Jafari, S. M., Ziaifar, A. M., & Farzaneh, V. (2017). The effect of microwave pretreatment on some physico-chemical properties and bioactivity of Black cumin seeds' oil. *Industrial crops and products*, 97, 1-9.
- [22] Gohi, B. F. C. A., Du, J., Zeng, H. Y., Cao, X. J., & Zou, K. M. (2019). Microwave pretreatment and enzymolysis optimization of the Lotus seed protein. *Bioengineering*, 6(2), 28.
- [23] Guo, Y., Zhang, T., Jiang, B., Miao, M., & Mu, W. (2014). The effects of an antioxidative pentapeptide derived from chickpea protein hydrolysates on oxidative stress in Caco-2 and HT-29 cell lines. *Journal of Functional Foods*, 7, 719-726.
- [24] Uluko, H., Zhang, S., Liu, L., Tsakama, M., Lu, J., & Lv, J. (2015). Effects of thermal, microwave, and ultrasound pretreatments on antioxidative capacity of enzymatic milk protein concentrate hydrolysates. *Journal of Functional Foods*, 18, 1138-1146.
- [25] Noman, A., Qixing, J., Xu, Y., Abed, S. M., Obadi, M., Ali, A. H., ... & Xia, W. (2020). Effects of ultrasonic, microwave, and combined ultrasonic-microwave pretreatments on the enzymatic hydrolysis process and protein hydrolysate properties obtained from Chinese sturgeon (*Acipenser sinensis*). *Journal of Food Biochemistry*, 44(8), e13292.
- [26] Arabshahi-Delouee, S., & Urooj, A. (2007). Antioxidant properties of various solvent extracts of mulberry (*Morus indica L.*) leaves. *Food chemistry*, 102(4), 1233-1240.
- [27] Mazloomi, N., Sadeghi-mahonak, A.R., Ghorbani, M. and Hoshmand, Gh.R. (2019). Determination of optimal production conditions of antioxidant peptides resulting from hydrolysis of orange kernel protein with alkalase enzyme. *Iranian Journal of Nutrition Sciences & Food Technology*. 16(88): 343-356.
- [28] Yang, T., Sun, S., Lin, Q., Ma, M., Luo, F., & Liu, J. (2013). Effects of Microwave Irradiation Pre-Treatment of Egg White Proteins on Ant Oxidative Activity of Their Hydrolysates Prepared with Pepsin. *Advance Journal of Food Science and Technology*, 5(7), 936-940.
- [29] Zhang, M., Huang, T. S., & Mu, T. H. (2019). Improvement of thermal, microwave and ultrasonication pretreatment on the production of antioxidant peptides from sweet potato protein via in vitro gastrointestinal digestion. *International Journal of Food Science & Technology*, 54(7), 2338-2345.
- [30] Saito, K., Jin, D. H., Ogawa, T., Muramoto, K., Hatakeyama, E., Yasuhara, T., & Nokihara, K. (2003). Antioxidative properties of tripeptide libraries prepared by the combinatorial chemistry. *Journal of Agricultural and Food Chemistry*, 51(12), 3668-3674.
- [31] Zhao, Q., Xiong, H., Selomulya, C., Chen, X. D., Zhong, H., Wang, S., ... & Zhou, Q. (2012). Enzymatic hydrolysis of rice dreg protein: effects of enzyme type on the functional properties and antioxidant activities of recovered proteins. *Food chemistry*, 134(3), 1360-1367.
- [32] Umayaparvathi, S., Meenakshi, S., Vimalraj, V., Arumugam, M., Sivagami, G., & Balasubramanian, T. (2014). Antioxidant activity and anticancer effect of bioactive peptide from enzymatic hydrolysate of oyster (*Saccostrea cucullata*). *Biomedicine & Preventive Nutrition*, 4(3), 343-353.
- [33] Chi, C. F., Hu, F. Y., Wang, B., Li, T., & Ding, G. F. (2015). Antioxidant and anticancer peptides from the protein hydrolysate of blood clam (*Tegillarca granosa*) muscle. *Journal of Functional Foods*, 15, 301-313.
- [34] Bougatef, A., Hajji, M., Balti, R., Lassoued, I., Triki-Ellouz, Y., & Nasri, M. (2009). Antioxidant and free radical-scavenging activities of smooth hound (*Mustelus mustelus*) muscle protein hydrolysates

- obtained by gastrointestinal proteases. *Food chemistry*, 114(4), 1198-1205.
- [35] Afanas'ev, I. B., Dcrozhko, A. I., Brodskii, A. V., Kostyuk, V. A., & Potapovitch, A. I. (1989). Chelating and free radical scavenging mechanisms of inhibitory action of rutin and quercetin in lipid peroxidation. *Biochemical pharmacology*, 38(11), 1763-1769.
- [36] Pihlanto, A. (2006). Antioxidative peptides derived from milk proteins. *International dairy journal*, 16(11), 1306-1314.
- [37] Xie, Z., Huang, J., Xu, X., & Jin, Z. (2008). Antioxidant activity of peptides isolated from alfalfa leaf protein hydrolysate. *Food chemistry*, 111(2), 370-376.
- [38] Klompong, V., Benjakul, S., Kantachote, D., & Shahidi, F. (2007). Antioxidative activity and functional properties of protein hydrolysate of yellow stripe trevally (*Selaroides leptolepis*) as influenced by the degree of hydrolysis and enzyme type. *Food chemistry*, 102(4), 1317-1327.
- [39] Cumby, N., Zhong, Y., Naczk, M., & Shahidi, F. (2008). Antioxidant activity and water-holding capacity of canola protein hydrolysates. *Food chemistry*, 109(1), 144-148.



Evaluation the effect of microwave pretreatment on the antioxidant properties of flaxseed protein hydrolysate

Nader sanadgol¹, Seyed Hossein Hosseini Qaboos^{2*}, Alireza Sadeghi Mahoonak³

1- M.Sc student, Department of Food Science and Engineering, Azadshahr Branch, Islamic Azad University, Azadshahr, Iran

2- Assistant Professor, Food Science and Technology Research Center of east Golestan, Azadshahr Branch, Islamic Azad University, Azadshahr, Iran

3- Professor, Faculty of Food Science and Technology, Gorgan University of Agricultural Sciences and Natural Resources

ARTICLE INFO

Article History:

Received:2024/1/1

Accepted: 2024/2/3

Keywords:

antioxidant,

Flax seed protein,

pancreatin,

protein hydrolysate,

microwave.

DOI: [10.22034/FSCT.21.148.190](https://doi.org/10.22034/FSCT.21.148.190).

*Corresponding Author E-Mail:
Hosseinighaboos@yahoo.com

ABSTRACT

In this study, the effect of microwave pretreatment at the power of 500 and 900 (W) on the antioxidant properties (DPPH radical scavenging activity and total antioxidant capacity) of flaxseed protein hydrolysate was investigated in the period of 30-210 minutes. In the next step, the effect of different concentrations (20-100 mg/ml) of the optimum treatment on the antioxidant properties (total antioxidant capacity, Fe reducing power, DPPH radical scavenging activity and Fe chelating activity) was investigated and was compared with the antioxidant capacity of vitamin C as a synthetic antioxidant and unhydrolyzed flaxseed protein. The results showed that microwave pretreatment at a power of 500 W significantly increased the antioxidant properties (DPPH radical scavenging activity and total antioxidant capacity) of flaxseed protein hydrolysate, but higher microwave power (900 W) led to reduction of antioxidant activity in comparison to the sample without pretreatment or the sample with microwave pretreatment with a power of 500 W. The sample with microwave pretreatment with a power of 500 W and hydrolysis time of 180 minutes was selected as the optimum treatment with the highest total antioxidant capacity and DPPH radical scavenging activity. Investigating the effect of concentration on the antioxidant properties of hydrolyzed protein showed that the highest DPPH radical scavenging activity (52.7 %), total antioxidant capacity (1.35 absorbance at 695 nm), Fe reducing power (0.859 absorbance at 700 nm) were achieved at the concentration of 60 (mg/ml) and the highest Fe chelating activity (50.83%) was obtained at the concentration of 80 (mg/ml). As a result, the flaxseed protein hydrolysate with considerable antioxidant capacity, can be used in the production of functional food products, nutritional supplements for athletes and the elderly.