

بررسی شرایط مناسب فرآیند استخراج آنزیمی و تاثیر آن بر خصوصیات کمی و کیفی روغن کلزا

فهیمه آگاه^a، سودابه عین افشار^b، ریحانه احمدزاده قویدل^c

^aدانش آموخته کارشناسی ارشد گروه علوم و صنایع غذایی، واحد قوچان، دانشگاه آزاد اسلامی، قوچان، ایران

^bاستادیار موسسه تحقیقات فنی و مهندسی کشاورزی، خراسان رضوی، ایران

^cاستادیار گروه علوم و صنایع غذایی، واحد قوچان، دانشگاه آزاد اسلامی، قوچان، ایران

تاریخ پذیرش مقاله: ۱۳۹۳/۷/۱۳

تاریخ دریافت مقاله: ۱۳۹۲/۱۱/۳۰

۷۱

چکیده

مقدمه: یکی از این روش‌های جدید استخراج روغن از کلزا استفاده از آنزیم در محیط آبی می‌باشد، که در واقع شکست دیواره سلولی دانه توسط آنزیم‌ها صورت گرفته و ترکیبات سلولی که شامل روغن، پروتئین و پلی ساکاریدها می‌باشد به فاز آبی منتقل و از هم جدا می‌گردد.

ترکیب پیچیده دیواره سلولی در هر واریته و اثرات منطقه‌ای سبب شده که شرایط بهینه استخراج آنزیمی متفاوت باشد.

مواد و روش‌ها: در این تحقیق، جهت بدست آوردن شرایط بهینه استخراج آنزیمی روغن کلزا از مخلوط آنزیمی پکتینکس اولترا اس پی-آل به همراه پروتئاز استفاده گردید. آزمایشات فاکتوریل در قالب کاملاً تصادفی با سه تیمار غلظت آنزیم (۱، ۲ و ۳٪ حجمی- وزنی)، زمان واکنش (۳، ۴ و ۵ ساعت) و در درجه حرارت (۳۵، ۴۵ و ۵۵ درجه سانتی‌گراد) بر میزان راندمان استخراج روغن، فسفر، اسیدیته، پراکسید و میزان پروتئین کنجاله استحصالی در رقم اوکاپی منطقه خراسان مورد بررسی قرار گرفت.

یافته‌ها: نتایج نشان داد عوامل غلظت آنزیم، درجه حرارت و زمان واکنش تأثیر معنی‌داری ($p < 0.01$) روی راندمان، مقادیر فسفر و پروتئین داشتند. غلظت‌های ۲ و ۳٪، دماهای ۴۵ و ۵۵ درجه سانتی‌گراد و زمان‌های ۴ و ۵ ساعت مناسب‌ترین شرایط بودند، ضمن اینکه مقایسه میانگین‌ها ($0.05 < p < 0.1$) اختلاف معنی‌داری را بین شرایط مذکور نشان نداد. روند تغییرات اسیدیته و پراکسید نیز تحت شرایط مختلف استخراج آنزیمی معنی‌دار نبود و در تمامی شرایط پایین بود.

نتیجه‌گیری: می‌توان بکارگیری آنزیم با غلظت ۲ درصد، دمای ۴۵ درجه سانتی‌گراد و در مدت ۴ ساعت را شرایط مناسب استخراج آنزیمی-آبی در روغن کلزای مورد تحقیق داشت.

واژه‌های کلیدی: استخراج آنزیمی-آبی، کانولا/کلزا، کمیت و کیفیت روغن

*نویسنده مسئول مکاتب

email: fahagah50@yahoo.com

مقدمه

میزان زیاد روغن در دانه کلزا و همچنین ترکیب مناسب اسیدهای چرب آن (حدود ۶۰٪ اسید اولنیک، ۲۰٪ اسید لینولئیک و ۶٪ اسید لینولنیک) سبب توجه اکثر کشورهای جهان به این دانه روغنی شده است، بطوریکه امروزه مقام سوم را در تامین روغن نباتی و مقام پنجم را در تامین پروتئین جهان به خود اختصاص داده است. ارزش غذایی روغن کلزا بدلیل مقدار کم اسیدهای چرب اشباع شده و مقدار نسبتاً زیاد اسیداولنئیک می باشد و از نظر پروتئین نیز کنجاله آن حاوی مقادیر نسبتاً زیادی پروتئین است (میرنظامی، ۱۳۷۶؛ رادر، ۱۳۸۶).

در کشور ما نیز سطح زیر کشت دانههای روغنی خصوصاً کلزا در استان مازندران، گلستان، خراسان و فارس گسترش زیادی پیدا کرده است. لذا بررسی صنایع تبدیلی آن بخصوص صنعت روغن کشی از دانه اهمیت بسزایی خواهد داشت. در سالهای اخیر کاربرد آنزیم در صنایع روغن کشی به دلیل مزایایی که این کاتالیزورهای بیولوژیکی دارند بیشتر مورد توجه قرار گرفته است. این آنزیمها اختصاصی بوده و در درجه حرارت‌های نسبتاً پایین واکنش‌های مربوطه را کاتالیز می‌نمایند. این فاکتورها موجب سمت‌گیری تحقیقات و کاربردهای صنعتی آنزیم‌ها در فرآیندهای مختلف صنایع روغن و چربی و عملیات واحد نظیر استخراج، صمغ‌گیری و استریفیکاسیون (زمستانه کردن) چربی هاگردید (قدس ولی، ۱۳۸۶؛ عالم زاده ۱۳۷۷). اگر چه روش مرسوم جهت استخراج روغن کلزا در حال حاضر روش پرس-حلال می‌باشد اما این روش به دلیل نیاز به وسایل و تجهیزات بزرگ، هزینه بر، پتانسیل ایجاد حریق و انفجار را نیز دارد. علاوه بر آن روغن حاصله از مرحله استخراج خصوصاً با حلال ضمن این که دارای رنگ تیره‌تر بوده از اسیدیته بالاتری نیز برخوردار می‌باشد که سبب افزایش افت و هزینه‌های بعدی تصفیه روغن خواهد شد که در واقع هزینه مصرف آنزیم را قابل توجیه خواهد کرد. علاوه بر آن، درجه حرارت بالا در حلال زدایی تفاله حاصله سبب کاهش ارزش تغذیه‌ای و خواص عملکردی پروتئین می‌گردد (Meakin and Mackey, 2003).

استخراج آنزیمی در محیط آبی خصوصاً در مورد دانه کلزا کاربرد یافته است، دیواره سلولی معمولاً از ترکیباتی

نظیر مواد پکتیکی، سلولز، همی‌سلولز و چربی‌های آمیخته با پروتئین‌ها ساخته شده است. در واقع شکست دیواره سلولی توسط آنزیم صورت گرفته و ترکیبات سلولی که شامل روغن پروتئین و پلی ساکاریدها می‌باشند به فاز آبی منتقل و از آنجا توسط سانتریفیوژ به تفکیک جدا می‌گردد. میزان فسفر و سایر ترکیبات نظیر تانن‌ها، سیناپین و اسیدفتیک به مقدار فراوان در دانه وجود دارد که در صورت استفاده از روش‌های متداول در کنجاله باقی می‌ماند، اما با روش فرآیند آنزیمی این مواد تجزیه و بهمراه آب خارج شده و در نتیجه منجر به تولید کنجاله‌ای با مقادیر بسیار پائین از این نوع ترکیبات و با پروتئین بالا خواهد شد. کلیه مطالعات انجام شده ثابت نموده است که غلظت آنزیم و به کارگیری مخلوط‌های آنزیمی اثرات مطلوب‌تری دارد و آن هم بواسطه فعالیت‌های چندگانه آنها می‌باشد زیرا منجر به تجزیه کامل دیواره‌های سلولی و نهایتاً آزادسازی کامل (Deng *et al.*, 1999; Miller- Ceber *et al.*, 2009).

عملیات آنزیمی و فرآیند آبکی استخراج روغن از دانه‌های روغنی، جنبه‌های اقتصادی و سلامتی محیط زیست را نیز مد نظر دارد، بطوریکه در این عملیات درجه حرارت‌های پائین‌تر استفاده می‌گردد و متعاقباً انرژی مصرفی کاهش می‌یابد و روغن استخراجی معیارهای کافی لازم را پیدا خواهد کرد. در مورد دانه‌های روغنی، این فرآیند جایگزینی برای فرآیند پرس کردن یا استخراج با حلal از دانه‌هایی نظیر بادام زمینی، آفتابگردان، پنبه دانه، Shahidi, 1990 ; Pereira *et al.*, 2002). استخراج آنزیمی جهت استخراج روغن از جوانه ذرت با یک مخلوط آنزیمی شامل آنزیم پکتینکس و گاماناز در غلظت ۳ درصد، دمای ۳۷ درجه سانتی گراد و به مدت ۵ ساعت به کار رفت. کیفیت روغن حاصله با اندیس اسیدی ۱/۵٪، رنگ زرد روشن، پر اکسید ۵/۰ میلی اکی وalan بر کیلو گرم، ۲/۲۲٪ فسفاتید بدست آمد (Moreau *et al.*, 2004). استفاده از مخلوط آنزیم‌های هیدرولیز کننده به عنوان پیش تیمار جهت افزایش راندمان استخراج روغن سویا نسبت به روش‌های معمولی یا سنتی استفاده بکار رفت، که شرایط $pH = ۵/۸$ با دمای ۴۴ درجه سانتی گراد و به مدت ۵ ساعت برای دانه خرد شده با تخلخل بیشتر و سنگین‌تر پیشنهاد گردید (Lamsal and Johnson, 1994;

توسط فن دستگاه و الکهای موجود تا حد امکان پوسته از دانه جدا گردید) در آسیاب کاملا خرد شده و در محیط نیمه مایع رقیقی، (با نسبت ۱:۵ وزنی- حجمی دانه به آب) به مدت ۱۵ دقیقه در دمای ۸۵ درجه سانتی گراد پخت و سپس تا دمای محیط خنک شد. از آنجاییکه ترکیبات دیواره سلولی دانه تابعی از واریته، منطقه و اقلیم می باشد، آنزیم های مصرفي در این پروژه از گروه هیدرولازها بوده و بر اساس ترکیباتی که لازم است تحت هیدرولیز قرار گیرند، ازانوانده عمده پکتینازها، سلولازها و پروتئازها انتخاب شدند. جهت بدست آوردن شرایط بهینه استخراج آبکی از مخلوط آنزیمی پکتینکس اولترا اس پی- ال و پروتکس ۷ ال، (ساخت شرکت نونونورودیسک دانمارک) به نسبت ۱ به ۱ استفاده شد. این آنزیم ها به شکل مایع بوده و مستقیم به صورت حجمی وزنی نسبت به وزن دانه به محیط آبکی استخراج اضافه می گردد. سه تیمار غلظت آنزیم (۱، ۲ و ۳٪ حجمی- وزنی)، زمان واکنش (۴، ۳ و ۵ ساعت) و در درجه حرارت (۳۵، ۴۵ و ۵۵ درجه سانتی گراد) مورد بررسی قرار گرفت. لازم به ذکر است، پکتینکس اولترا اس پی- ال آنزیمی با فعالیت پکتولیتیک بالا ۲۶۰۰ PG/ml بوده که به حالت فیزیکی مایع و قهوه ای رنگ می باشد و به وسیله یک سوبه انتخابی از *Aspergillus aculeatus* تهیه شده است. این آنزیم دارای فعالیت های پکتولیتیک، همی سلولولیتیک، سلولولیتیک و دیگر فعالیت های جانبی آنزیمی است که به همراه پروتئاز (پروتکس ۷ ال) بخصوص برای تجزیه و خرد کردن دیواره سلول و شکستن امولسیون مناسب می باشد. پس از طی مدت اینکوباسیون در شرایط همزدن ۸۰ دور در دقیقه pH=۴/۵ در اینکوباتور شیکردار (کنترل pH با اسید کلریدریک و سود ۱/۰ نرمال در طول اینکوباسیون توسط دستگاه pH متر صورت گرفت). مخلوط آنزیمی بواسطه فعالیت های چندگانه منجر به آزاد سازی روغن شد. جهت جداسازی فاز های مخلوط حاصله هر نمونه به مدت ۱۵ دقیقه در (۱۰۰۰ rpm) در سانتریفوژ سه فازی فاز روغن از فاز جامد رسوبی پروتئینی کنجاله جدا گردید (لازم به ذکر است فاز مایع دارای سه لایه روغن آزاد، مایع حاوی کربوهیدرات ها و پروتئین های محلول است و فاز جامد یک لایه از پروتئین های رسوبی و پوسته بود که پس از خشک شدن جهت آزمایشات مورد استفاده قرار گرفت).

(2007). استخراج آنزیمی روغن زیتون با استفاده از آنزیم های صنعتی مورد بررسی قرار گرفت و نتایج نشان داد که غلظت آنزیم تاثیر معنی داری بر روی راندمان رنگ و کدبورت داشت. در حالیکه، اثر معنی داری بر روی خصوصیات دیگر مانند اسیدیتیه، پراکسید و عدد بدی نداشت. کدروت به طور معنی داری در روش استخراج آنزیمی کاهش یافت و راندمان نیز به طور معنی داری تا ۲/۴٪ نسبت به روش معمول افزایش یافت (Najafian et al., 2009). روغن کشی از کلزا با مخلوطی از آنزیم های سلولاز، پکتیناز و پروتئیناز صورت گرفت. میزان پروتئین کنجاله ۵۴٪، با ارزش بیولوژیکی ۹۲/۷٪ بدست آمد و راندمان استخراج روغن از مخلوط چند آنزیمی موثر تر از سلولاز یا پکتینازها به تنهایی است (Ohlson, 1995; Zhang et al., 2007). افزایش راندمان استخراج روغن از هسته انگور با استفاده از مخلوط آنزیمی مورد بررسی قرار گرفت. نتایج درجه حرارت ۳۰-۴۰ درجه سانتی گراد، اندازه ذرات بین ۱/۴ - ۱ میلی متر pH=۵/۵ را در مخلوط آنزیمی سلولاز، پروتئاز و پکتیناز مناسب نشان داد (Passos et al., 2009).

لذا در این تحقیق به بررسی روش استخراج آنزیمی روغن کلزا از رقم اوکاپی پرداخته شد، تا شرایط مناسب استخراج آنزیمی و خصوصیات کمی و کیفی روغن و کنجاله حاصله نیز ارزیابی گردد.

مواد و روش ها

نمونه کلزا مورد بررسی از ارقام غالب منطقه خراسان رضوی (رقم اوکاپی) بود که با مدیریت زراعی مناسب کشت شده بود و از بخش تحقیقات دانه های روغنی تهیه گردید. نمونه ها با رطوبت ۱۴-۱۲٪ برداشت و پس از جداسازی ناخالصی ها، دانه ها تا رطوبت ۸٪ خشک شدند (با استفاده از خشک کن کابینتی و دمای ۷۵ درجه سانتی گراد به مدت ۳۰ دقیقه).

- مراحل استخراج آنزیمی در محیط آبی

مراحل اولیه فرآیند شامل آسیاب کردن و اعمال تیمار حرارتی جهت غیرفعال کردن آنزیم میروزیناز و سایر آنزیم ها و پخت دانه می باشد. بدین منظور دانه های پوست گیری شده (با استفاده از پوستگیر دو غلطکی و سپس

- آزمایشات کمی و کیفی - اندازه‌گیری اسیدیته روغن

اسیدیته بر حسب اسید اوئیک و توسط تیتراسیون با سود ۱٪ نرمال در مقابل فتل فتالین (طبق استاندارد AOAC, 2005 به شماره ۹۴۰/۲۸۵) اندازه‌گیری شد.

- اندازه‌گیری پراکسید روغن

ابتدا محلول‌های استاندارد آهن III با غلظت mg/ml ۱-۴ تهیه شده، ۱/۱۰ میلی لیتر از محلول‌های استاندارد به ۹/۸ ml مخلوط کلروفرم - متانول با نسبت ۷:۳ اضافه و به ۵۰ مدت ۲-۴ ثانیه هم زده می‌شود. سپس به ترتیب ۵۰ میکرولیتر محلول تیوسیونات و محلول آهن II اضافه و بعد از اضافه کردن هر کدام به مدت ۲-۴ ثانیه هم زده می‌شود. بعد از ۵ دقیقه گرمخانه گذاری در دمای اتاق، جذب نمونه در طول موج ۵۰۰ نانومتر در برابر شاهد تعیین می‌شود. سپس منحنی خطی غلظت آهن III در برابر میزان جذب در ۵۰۰ نانومتر رسم می‌شود و شبیه آن تعیین می‌گردد. نمونه روغن بسته به میزان پراکسیداسیون در لوله‌های آزمایش وزن شده و با ۹/۸ سی سی حلال کلروفرم - متانول ۳:۷ مخلوط و به مدت ۲ تا ۴ ثانیه هم زده شد. بقیه مراحل مشابه ترسیم منحنی کالیبراسیون است. تمامی مراحل زیر نور ملاجیم و به مدت ۱۰ دقیقه صورت می‌گیرد عدد پراکسید از فرمول زیر حساب می‌شود:

(Shanta & Deker, 1994)

$$P.V = \frac{A_s - A_b \times m}{111/68 \times W}$$

m: شبیه به دست آمده از منحنی کالیبراسیون،
A_s: جذب نمونه در طول موج ۵۰۰ نانومتر، A_b: جذب شاهد، W: وزن نمونه روغن است.

- اندازه‌گیری میزان فسفر به روش اسپکتروفتومتری میزان فسفری که در داخل روغن مانده در مجاورت هیدرازید سولفات و سدیم مولیبدات یک کمپلکس آبی رنگ تشکیل می‌دهد که بر اساس سنجیدن غلظت رنگ

جدول ۱ - خصوصیات اولیه رقم کلزا مورد آزمایش

رقم	روغن (%)	پروتئین کنجاله (%)	اسیدیته (%)	فسفر (mg/kg)	پراکسید (meqO ₂ /kg)	اوکاپی
۱۵۶/۲ ± ۲/۷	۴۳/۳ ± ۰/۵	۳۸/۵ ± ۰/۲۹	۰/۳۵ ± ۰/۰۳	۱/۱۰ ± ۰/۰۵	۱/۱۰ ± ۰/۰۵	اوکاپی

a: نتایج عبارت است از میانگین و انحراف معیار ۳ تکرار.

میلی‌گرم در کیلوگرم و $45/30 - 50/39$ % قرار داشتند. همانطور که در جدول ۲ ملاحظه می‌گردد کمترین راندمان استخراج با میزان $66/15$ مربوط به غلظت ۱% و بالاترین راندمان با مقدار $85/97$ % در غلظت ۳% بود. مقایسه میانگین‌ها در سطح ($p < 0.05$) نشان داد بین غلظت‌های ۲ و ۳% اختلاف معنی‌دار نبوده و افزایش غلظت آنزیم از ۲% به بالا تاثیری بر افزایش راندمان استخراج روغن نداشت. تاثیر غلظت آنزیم، بر شاخص‌های اسیدیته و پراکسید به عنوان معیاری جهت ارزیابی کیفی روغن معنی‌دار نبود. کمترین میزان میانگین فسفر در غلظت ۲% و بیشترین آن در غلظت ۱% حاصل شد، که ناشی از خروج بیشتر فسفر یا بعبارت دیگر ترکیبات صمغی از روغن به فاز آبی می‌باشد. در ارتباط با میزان پروتئین تاثیر آنزیم بین غلظت‌های ۲ و ۳% معنی‌دار نبوده و بیشترین میزان پروتئین با مقدار $50/39$ % در غلظت ۳% و کمترین آن با مقدار $45/30$ % در غلظت ۱% بود.

- تاثیر عامل درجه حرارت بر راندمان استخراج، اسیدیته، پراکسید، فسفر و پروتئین کنجاله

جدول ۳ میانگین خصوصیات اندازه‌گیری شده تحت تاثیر دمای واکنش را نشان می‌دهد. تجزیه واریانس داده‌ها اثر معنی‌دار ($p < 0.01$) این عامل را بر خصوصیات اندازه‌گیری شده را نشان داده است.

- اثر عامل غلظت آنزیم بر راندمان استخراج، اسیدیته، پراکسید، فسفر و پروتئین کنجاله لازم به توضیح است، نتایج این تحقیق بر اساس تجزیه آماری به روش فاکتوریل در قالب کاملاً تصادفی مورد تجزیه و تحلیل آماری قرار گرفته است. براساس جدول تجزیه واریانس مربوطه، این روش به طور جدآگانه اثر اصلی هر یک از عوامل و سپس اثر متقابل دو عامل با یکدیگر و نهایتاً اثر متقابل هر سه عامل را با یکدیگر مورد بررسی قرار می‌دهد، که در این تحقیق اثر عوامل غلظت آنزیم درجه حرارت و زمان به عنوان اثرات اصلی و بر هم کنش بین آنها به عنوان اثرات متقابل در قسمت نتایج ذکر شده است. به عبارت دیگر وقتی اثر غلظت آنزیم را از بررسی قرار می‌دهد یعنی میانگین تمامی شرایط دیگر را از نظر درجه حرارت و زمان در غلظت آنزیم مورد نظر بررسی می‌کند تا تاثیر عامل آنزیم در غلظت‌های مختلف دیده شود (یزدی صمدی و همکاران، ۱۳۹۰).

جدول ۲ میانگین خصوصیات اندازه‌گیری شده تحت تاثیر غلظت آنزیم را نشان می‌دهد. تجزیه آماری داده‌ها ($p < 0.01$) اثر معنی‌دار غلظت آنزیم بر خصوصیات اندازه‌گیری شده را نشان داد، مقدار راندمان استخراج، اسیدیته، پراکسید، فسفر و پروتئین تحت تاثیر غلظت آنزیم مورد استفاده به ترتیب در دامنه‌ای از $61/15 - 85/97$ %، $42/33 - 58/74$ ، $1/11 - 1/22$ ، $0.36 - 0.37$ (meq o2/kg) داشتند.

جدول ۲- مقایسه میانگین خصوصیات اندازه‌گیری شده تحت تاثیر عامل غلظت آنزیم

منبع تغییر (غلظت آنزیم %)	راندمان استخراج (%)	اسیدیته (%)	پراکسید (meq o2/kg)	فسفر (mg/kg)	پروتئین کنجاله (%)
۱	$66/15^b$	0.36^a	$1/11^a$	$58/74^c$	$45/30^b$
۲	$85/49^a$	0.35^a	$1/21^a$	$44/66^b$	$50/30^a$
۳	$85/97^a$	0.37^a	$1/22^a$	$42/33^a$	$50/39^a$

در هر ستون اختلاف معنی‌دار آماری بین میانگین‌های با حروف یکسان وجود ندارد.

جدول ۳- مقایسه میانگین خصوصیات اندازه‌گیری شده تحت تاثیر درجه حرارت

درجه حرارت (C°)	منبع تغییر (درجه حرارت C°)	راندمان استخراج (%)	اسیدیته (%)	پراکسید (meq o2/kg)	فسفر (mg/kg)	پروتئین کنجاله (%)
۳۵	$65/25^b$	0.33^a	$1/16^a$	$54/28^c$	$47/41^b$	
۴۵	$86/35^a$	0.34^a	$1/19^a$	$46/68^b$	$49/57^a$	
۵۵	$86/01^a$	0.41^a	$1/20^a$	$44/76^a$	$49/02^{ab}$	

در هر ستون اختلاف معنی‌دار آماری بین میانگین‌های با حروف یکسان وجود ندارد.

استخراج، اسیدیته، پراکسید، فسفر و پروتئین کنجاله

تجزیه و تحلیل آماری نتایج نشان داد در تمامی غلظتها، راندمان استخراج با افزایش دما، افزایش یافته است و در غلظتها ۱، ۲ و $\frac{۳}{۰}$ % در دمای ۴۵ درجه سانتی گراد راندمان به ترتیب به $۷۰/۲۰$, $۷۰/۳۶$ و $۹۲/۵۰$ و $۹۲/۳۶$ درجه رسید. مقایسه میانگین‌ها نشان داد، بین دماهای ۴۵ و ۵۵ در تمامی غلظتها اختلاف معنی‌دار نبوده ضمن اینکه در تمامی دماها راندمان در غلظتها ۲ و $\frac{۳}{۰}$ % نیز بالاتر بود. بنابراین با توجه به صرفه‌جویی در عوامل تولید، غلظت آنزیم ۲% در شرایط دمایی ۴۵ درجه سانتی گراد مناسب تر می‌باشد. تاثیر عامل غلظت آنزیم در درجه حرارت بر تغییرات اسیدیته و پراکسید معنی‌دار نبود. میزان فسفر تحت تاثیر عامل غلظت و درجه حرارت قرار داشت و کمترین مقدار فسفر در غلظتها ۲ و $\frac{۳}{۰}$ % در دمای ۴۵ و ۵۵ درجه سانتی گراد بدست آمد. مقدار پروتئین نمونه‌ها نیز روندی مشابه داشت بطوریکه بیشترین مقدار پروتئین در غلظتها ۲ و $\frac{۳}{۰}$ % در دمای ۴۵ درجه سانتی گراد حاصل شد.

با افزایش درجه حرارت مقدار راندمان استحصال روغن افزایش و همانطور که در جدول ۳ ملاحظه می‌گردد، مقدار آن از $۸۶/۲۵$ % در دمای ۳۵ درجه سانتی گراد به $۸۶/۳۵$ % در دمای ۴۵ درجه سانتی گراد رسیده است. اما مقایسه میانگین‌ها نشان داد این افزایش دماهای بالاتر از ۴۵ درجه سانتی گراد معنی‌دار نبوده است. مقدار اسیدیته در دامنه دماهای ۳۵ و ۴۵ و ۵۵ درجه سانتی گراد تفاوتی را نشان نداد. عامل درجه حرارت بر مقدار تغییر پراکسید نیز معنی‌دار نبود. میزان فسفر که در واقع معیاری جهت فرآیند صمغ گیری روغن است با شدت بیشتری نسبت به سایر خصوصیات تحت تاثیر دمای استخراج قرار گرفت و همانطور که ملاحظه می‌گردد، مقدار آن از $۵۴/۲۸$ mg/kg در دمای ۳۵ درجه سانتی گراد به $۴۴/۷۶$ mg/kg در دمای ۵۵ درجه سانتی گراد رسید. روند تغییرات در مقدار پروتئین متناسب با راندمان استخراج، در کنجاله آنزیمی که به کنجاله پر پروتئین نیز معروف می‌باشد، $۴۹/۵۷$ % در شرایط دمایی ۴۵ درجه سانتی گراد بود.

- اثر عامل درجه حرارت × غلظت آنزیم بر راندمان

۷۶

جدول ۴- مقایسه میانگین خصوصیات اندازه‌گیری شده تحت تاثیر غلظت آنزیم × درجه حرارت

راندمان استخراج (%)	منابع تغییر (C°) درجه حرارت × غلظت آنزیم	غلظت ۱%	غلظت ۲%	غلظت ۳%
اسیدیته (%)	پروتئین کنجاله (%)	فسفر (mg/kg)	پراکسید (meq O ₂ /kg)	پروتئین (%)
۵۸/۶۸ ^c	۰/۳۳ ^a	۶۱/۴۴ ^f	۱/۱۰ ^a	۴۴/۶۳ ^d
۷۰/۲۰ ^b	۰/۳۵ ^a	۵۸/۰۱ ^e	۱/۱۱ ^a	۴۵/۱۵ ^d
۶۹/۵۶ ^b	۰/۴۱ ^a	۵۶/۷۷ ^e	۱/۱۲ ^a	۴۶/۱۴ ^d
۶۸/۰۸ ^b	۰/۳۳ ^a	۵۳/۶۵ ^d	۱/۲۰ ^a	۴۸/۴۱ ^c
۹۲/۳۶ ^a	۰/۳۳ ^a	۴۰/۰۵ ^b	۱/۲۲ ^a	۵۱/۹۹ ^a
۹۲/۰۲ ^a	۰/۴۱ ^a	۳۹/۸۲ ^b	۱/۲۳ ^a	۵۰/۵۰ ^{ab}
۶۸/۹۷ ^b	۰/۳۴ ^a	۴۷/۷۶ ^c	۱/۲۰ ^a	۴۹/۲۰ ^{bc}
۹۲/۵۰ ^a	۰/۳۵ ^a	۴۱/۵۲ ^b	۱/۲۳ ^a	۵۱/۵۷ ^a
۹۲/۴۴ ^a	۰/۴۱ ^a	۳۷/۷۰ ^a	۱/۲۴ ^a	۵۰/۴۲ ^{ab}

در هر ستون اختلاف معنی‌دار آماری بین میانگین‌های با حروف یکسان وجود ندارد.

ساعت و در ارتباط با افزایش پروتئین در آرد کنجاله در شرایط غلظت ۲٪ و زمان ۴ ساعت (۰.۵۰/۷۸)، غلظت ۲٪ و زمان ۵ ساعت (۰.۵۱/۳۰)، غلظت ۳٪ و زمان ۴ ساعت (۰.۵۱/۸۷) و غلظت ۳٪ و زمان ۵ ساعت (۰.۵۱/۲۱) بدست آمد، که اختلاف اعداد ذکر شده نیز از نظر آماری معنی دار نبود.

- اثر عامل زمان × درجه حرارت بر راندمان استخراج، اسیدیته، پراکسید، فسفر و پروتئین کنجاله

بررسی هم زمان دو فاکتور زمان و درجه حرارت و نتایج حاصل در جدول ۷ آمده است. همانطور که ملاحظه می گردد، افزایش زمان به همراه افزایش درجه حرارت سبب افزایش راندمان استخراج شده است. بهترین راندمان استخراج در شرایط دمایی ۴۵ و ۵۵ درجه سانتی گراد و زمان های ۴ و ۵ ساعت حاصل شد. بنابراین می توان دمای ۴۵ درجه سانتی گراد به همراه ۴ ساعت زمان را بعنوان شرایط مناسب استخراج آنژیمی انتخاب کرد. اسیدیته و پراکسید تحت تاثیر همزمان این دو فاکتور قرار نگرفته بطوریکه تغییرات آنها بسیار جزئی بود. کمترین میزان فسفر در دمای ۵۵ درجه سانتی گراد و زمان ۴ و ۵ ساعت بدست آمد، اما مقایسه میانگین ها اختلاف این مقادیر را با مقادیر بدست آمده در شرایط دمایی ۴۵ درجه سانتی گراد و زمان های ۴ و ۵ ساعت معنی دار نشان نداد.

- تاثیر عامل زمان واکنش بر راندمان استخراج، اسیدیته، پراکسید، فسفر و پروتئین کنجاله

جدول ۵ نتایج میانگین خصوصیات اندازه گیری شده تحت تاثیر عامل زمان را نشان می دهد. همانطور که ملاحظه می گردد، راندمان استخراج با افزایش زمان، افزایش یافت. بالاترین راندمان در زمان ۵ ساعت بدست آمد، اما مقایسه میانگین ها اختلاف معنی داری را بین زمان های ۴ و ۵ ساعت نشان نداد. زمان واکنش آنژیمی بر خصوصیات کیفی اسیدیته و پراکسید معنی دار نبود. تغییرات پراکسید پایین و تغییرات اسیدیته نیز در حد قابل اغراض بود. روند تغییرات فسفر و پروتئین کنجاله آنژیمی مشابه یکدیگر بود و بهترین نتایج در شریط زمانی ۴ و ۵ ساعت بدست آمد.

- اثر عامل زمان × غلظت آنژیم بر راندمان استخراج، اسیدیته، پراکسید، فسفر و پروتئین کنجاله

میانگین خصوصیات اندازه گیری شده تحت تاثیر زمان و غلظت آنژیم در جدول ۶ خلاصه شده است. در تمامی غلظت ها روند افزایشی راندمان با افزایش زمان، مشاهده می گردد. تاثیر زمان و غلظت آنژیم بر تغییرات اسیدیته و پراکسید در تمامی غلظت ها و زمان ها یکسان و از نظر آماری نیز معنی دار نبود. روند تغییرات فسفر و پروتئین یکسان و بهترین نتایج در ارتباط با میزان کاهش فسفر در شرایط غلظت ۲٪ و زمان ۴ ساعت، غلظت ۲٪ و زمان ۵ ساعت غلظت ۳٪ و زمان ۴ ساعت و غلظت ۳٪ و زمان ۵

جدول ۵- مقایسه میانگین خصوصیات اندازه گیری شده تحت تاثیر زمان واکنش آنژیمی

منبع تغییر	راندمان استخراج	اسیدیته	پراکسید	فسفر	پروتئین کنجاله	(%)
زمان (ساعت)	(%)	(%)	(meq O ₂ /kg)	(mg/kg)	(%)	(%)
۳	۷۵/۰۴ ^b	۰/۳۵ ^a	۱/۱۵ ^a	۵۰/۷۴ ^b	۴۷/۱۸ ^b	
۴	۸۱/۰۸ ^a	۰/۳۶ ^a	۱/۱۹ ^a	۴۷/۷۸ ^a	۴۹/۱۸ ^a	
۵	۸۱/۴۹ ^a	۰/۳۷ ^a	۱/۲۰ ^a	۴۷/۲۱ ^a	۴۹/۶۴ ^a	

در هر ستون اختلاف معنی دار آماری بین میانگین های با حروف یکسان وجود ندارد.

جدول ۶- مقایسه میانگین خصوصیات اندازه‌گیری شده تحت تاثیر زمان × غلظت آنزیم

منابع تغییر زمان(ساعت) × غلظت آنزیم	راندمان استخراج (%)	اسیدیته (%)	پراکسید (meq O ₂ /kg)	فسفر (mg/kg)	پروتئین کنجاله (%)
غلظت ۱٪					
۳	۶۰/۸۴ ^d	.۰/۳۶ ^a	۱/۱۰ ^a	۶۲/۲۶ ^d	۴۳/۶۳ ^e
۴	۶۸/۸۰ ^c	.۰/۳۶ ^a	۱/۱۲ ^a	۵۷/۶۳ ^c	۴۵/۸۹ ^d
۵	۶۸/۸۱ ^c	.۰/۳۷ ^a	۱/۱۲ ^a	۵۶/۳۳ ^c	۴۶/۴۰ ^d
غلظت ۲٪					
۳	۸۱/۷۶ ^b	.۰/۳۴ ^a	۱/۱۸ ^a	۴۷/۱۰ ^b	۴۸/۸۱ ^c
۴	۸۷/۰۶ ^a	.۰/۳۵ ^a	۱/۲۲ ^a	۴۳/۵۹ ^a	۵۰/۷۸ ^{ab}
۵	۸۷/۶۶ ^a	.۰/۳۷ ^a	۱/۲۴ ^a	۴۳/۴۰ ^a	۵۱/۳۰ ^a
غلظت ۳٪					
۳	۸۲/۵۴ ^b	.۰/۳۶ ^a	۱/۲۰ ^a	۴۲/۹۳ ^a	۴۹/۱۱ ^{bc}
۴	۸۷/۳۷ ^a	.۰/۳۷ ^a	۱/۲۳ ^a	۴۲/۱۳ ^a	۵۰/۸۷ ^{ab}
۵	۸۸/۰۰ ^a	.۰/۳۸ ^a	۱/۲۵ ^a	۴۱/۹۲ ^a	۵۱/۲۱ ^a

در هر ستون اختلاف معنی‌دار آماری بین میانگین‌های با حروف یکسان وجود ندارد.

جدول ۷- مقایسه میانگین خصوصیات اندازه‌گیری شده تحت تاثیر درجه حرارت × زمان

منابع تغییر زمان (ساعت) × درجه حرارت	راندمان استخراج (%)	اسیدیته (%)	پراکسید (meq O ₂ /kg)	فسفر (mg/kg)	پروتئین کنجاله (%)
۳۵ °C					
۳	۶۱/۴۴ ^d	.۰/۳۳ ^a	۱/۱۴ ^a	۵۵/۵۲ ^e	۴۶/۲۱ ^e
۴	۶۶/۷۵ ^c	.۰/۳۳ ^a	۱/۱۷ ^a	۵۴/۳۵ ^{ed}	۴۷/۴۷ ^{de}
۵	۶۷/۵۵ ^c	.۰/۳۵ ^a	۱/۱۸ ^a	۵۲/۹۸ ^d	۴۸/۵۶ ^{bed}
۴۵ °C					
۳	۸۲/۲۴ ^b	.۰/۳۴ ^a	۱/۱۶ ^a	۵۰/۵۳ ^c	۴۷/۸۷ ^{cde}
۴	۸۸/۳۶ ^a	.۰/۳۵ ^a	۱/۲۰ ^a	۴۵/۰۰ ^{ba}	۵۰/۷۰ ^a
۵	۸۸/۴۵ ^a	.۰/۳۵ ^a	۱/۲۱ ^a	۴۴/۵۲ ^{ba}	۵۰/۱۴ ^{ab}
۵۵ °C					
۳	۸۱/۴۴ ^b	.۰/۳۹ ^a	۱/۱۷ ^a	۴۶/۱۵ ^b	۴۷/۴۸ ^{de}
۴	۸۸/۱۲ ^a	.۰/۴۱ ^a	۱/۲۰ ^a	۴۴/۰۰ ^a	۴۹/۳۷ ^{abc}
۵	۸۸/۴۶ ^a	.۰/۴۲ ^a	۱/۲۲ ^a	۴۴/۱۴ ^a	۵۰/۲۱ ^{ab}

در هر ستون اختلاف معنی‌دار آماری بین میانگین‌های با حروف یکسان وجود ندارد.

حاصل شده که در دامنه عددی ۵۴/۴۳ تا ۹۲/۴ % قرار

داشت. آزمون مقایسه میانگین‌ها اختلاف معنی‌داری را بین شرایط مذکور نشان نداد. نتیجه این بخش از تحقیق با نتایج محققین دیگر (Pereira *et al.*, 2002; Miller- Cebert *et al.*, 2009) همسو بود، که اهمیت غلظت آنزیم و درجه حرارت واکنش آنزیمی با افزایش راندمان تا حد مشخصی از غلظت آنزیم را نشان می‌دهد. درجه حرارت مورد استفاده بایستی به گونه‌ای انتخاب شود که از یک

بحث

نتایج نشان داد که غلظت آنزیم‌ها نیز در بالا بردن بازده استخراج موثرند، چون آنزیم‌ها عامل تخریب دیواره سلولی و رهایش روغن به دام افتاده در لایه‌های پروتئینی و پلی ساکاریدی هستند، بدینهی است افزایش میزان آنها در بهبود میزان بازده استخراج مؤثر خواهد بود. بالاترین راندمان‌های استخراج روغن در شرایط غلظت آنزیمی ۳ و ۴ %، دمای ۴۵ و ۵۵ درجه سانتی‌گراد و زمان ۴ و ۵ ساعت

فسفر در شرایط مذکور بین $37/3 \text{ mg/kg}$ تا $40/6 \text{ mg/kg}$ بود که آزمون مقایسه میانگین‌ها تفاوت معنی‌داری را بین آنها نشان نداد. نتایج (Moreau *et al.*, 2004) نیز کاهش معنی‌دار فسفاتیدها را در استخراج آنزیمی روغن جوانه ذرت تا $2/2$ درصد نشان داده است. یکی دیگر از مزایای استخراج آنزیمی روغن تولید آرد کنجاله پر پروتئین می‌باشد (کنجاله کلزا در روش استخراج با حلال حداکثر دارای $38-40\%$ پروتئین می‌باشد) که نتایج حاصله به خوبی این مطلب را نشان می‌دهد. بیشترین مقدار پروتئین در غلظت آنزیمی 2 و 3% دمای 45 درجه سانتی‌گراد و زمان‌های 4 و 5 ساعت با مقدار حداکثر $52/86\%$ بدست آمده است که تاییدی بر نتایج (Zhang *et al.*, 2007; Ohelson, 1990) که توانستند کنجاله‌ای با 54% پروتئین با ارزش بیولوژیکی بالا تولید نمایند می‌باشد.

خصوصیات اندازه‌گیری شده تحت شرایط مختلف استخراج آنزیمی در جدول 8 مقایسه شده است. در این جدول شرایط متفاوت غلظت، درجه حرارت و زمان واکنش آنزیمی با هم مقایسه شده تا شرایط بهینه استخراج بدست آید. همانطور که ملاحظه می‌گردد بالاترین راندمان‌های استخراج روغن در شرایط غلظت آنزیمی 2 و 3% ، دمای 45 و 55 درجه سانتی‌گراد و زمان 4 و 5 ساعت حاصل شده که در دامنه عددی $95/46$ تا $96/40\%$ قرار دارد. آزمون مقایسه میانگین‌ها اختلاف معنی‌داری را بین شرایط مذکور نشان نداد.

شرایط مختلف استخراج آنزیمی بر میزان اسیدیته نه تنها اثر منفی نداشته بلکه در کلیه شرایط از $43/0$ درصد بالاتر نرفته و کیفیت روغن در حد بالا باقی می‌ماند که مزیت این روش نسبت به روش حلال می‌باشد. دنگ و همکاران، ۱۹۹۹ نیز حداکثر اسیدیته در استخراج آنزیمی را $59/0\%$ گزارش کرد. در ارتباط با پارامتر کیفی دیگر روغن کلزا یعنی اندیس پراکسید تغییرات بقدرتی جزئی می‌باشد که در بسیاری از شرایط قابل اعتماد بوده و فقط در شرایط دمای درجه سانتی‌گراد و در مدت زمانی 5 ساعت بیشتر قابل توجه بود. لذا با توجه به اینکه تغییرات مقدار پراکسید در سایر تیمارها معنی‌دار نبود، بنابراین می‌توان گفت شرایط مختلف شرایط استخراج آنزیمی تأثیری بر اندیس پراکسید روغن نداشته است. نتایج محققین دیگر (Najafian *et al.*, 2009) نشان داده است، حفظ مقادیر زیاد توکوفرول‌ها در فرآیند آنزیمی سبب پایداری بیشتر روغن شده است و عموماً تیمارهای بیوتکنولوژیکی یا تاثیر اندک روی میزان پیشرفت اکسیداسیون داشته و یا اصولاً بی تاثیر می‌باشند.

نتایج این تحقیق نیز تاییدی بر این مطلب می‌باشد. نتایج به خوبی تاثیر استخراج آنزیمی را بر کاهش مقدار فسفر روغن و کاهش و یا بعض‌اً حذف عملیات صمغ گیری روغن را بعنوان یکی دیگر از مزایای استخراج آنزیمی نشان داد. بهترین شرایط جهت کاهش بیشتر فسفر در غلظت‌های 2 و 3% دمای 45 و 55 درجه سانتی‌گراد و زمان‌های 4 و 5 ساعت حاصل شد. دامنه عددی میزان

در ارتباط با پارامتر کیفی دیگر روغن کلزا یعنی اندیس پراکسید تغییرات بقدرتی جزئی می‌باشد که در بسیاری از شرایط قابل اعتماد بوده و فقط در شرایط دمای درجه سانتی‌گراد و در مدت زمانی 5 ساعت بیشتر قابل توجه بود. لذا با توجه به اینکه تغییرات مقدار پراکسید در سایر تیمارها معنی‌دار نبود، بنابراین می‌توان گفت شرایط مختلف شرایط استخراج آنزیمی تأثیری بر اندیس پراکسید روغن نداشته است. نتایج محققین دیگر (Najafian *et al.*, 2009) نشان داده است، حفظ مقادیر زیاد توکوفرول‌ها در فرآیند آنزیمی سبب پایداری بیشتر روغن شده است و عموماً تیمارهای بیوتکنولوژیکی یا تاثیر اندک روی میزان پیشرفت اکسیداسیون داشته و یا اصولاً بی تاثیر می‌باشند.

نتایج به خوبی تاثیر استخراج آنزیمی را بر کاهش مقدار فسفر روغن و کاهش و یا بعض‌اً حذف عملیات صمغ گیری روغن را بعنوان یکی دیگر از مزایای استخراج آنزیمی نشان داد. بهترین شرایط جهت کاهش بیشتر فسفر در غلظت‌های 2 و 3% دمای 45 و 55 درجه سانتی‌گراد و زمان‌های 4 و 5 ساعت حاصل شد. دامنه عددی میزان

بررسی شرایط مناسب فرآیند استخراج آنزیمی روغن کلزا

فسفر در غلظت ۳٪، دمای ۵۵ درجه سانتی گراد و زمان ۵ ساعت بدست آمد.

جدول ۸ - عامل غلظت < درجه حرارت > زمان بر میزان راندمان استخراج، اسیدیته، پراکسید، فسفر و پروتئین

نمونه	راندمان استخراج (%)	اسیدیته (%)	پراکسید (meq O ₂ /kg)	فسفر (mg/kg)	بروتئین کنجاله (%)
غلظت ۳٪ دمای ۳۵°C					
۴۳/۲۶ ^j	۵۴/۴۳ ^h	۰/۳۴ ^a	۱/۰۷ ^a	۶۵/۳۰ ^l	۴۳/۲۶ ^j
۴۴/۴۷ ^{hi}	۶۰/۴۳ ^g	۰/۳۳ ^a	۱/۱۱ ^a	۶۰/۹۸ ^k	۴۴/۴۷ ^{hi}
۴۶/۱۶ ^{fah}	۶۱/۲۰ ^{fg}	۰/۳۴ ^a	۱/۱۲ ^a	۵۸/۶۰ ^j	۴۶/۱۶ ^{fah}
غلظت ۴٪ دمای ۴۵°C					
۴۲/۹۶ ^j	۶۵/۴۶ ^e	۰/۳۵ ^a	۱/۰۹ ^a	۶۳/۳۰ ^l	۴۲/۹۶ ^j
۴۶/۸۸ ^{fe}	۷۲/۴۶ ^{cd}	۰/۳۶ ^a	۱/۱۲ ^a	۵۶ ⁱ	۴۶/۸۸ ^{fe}
۴۵/۶۱ ^{gh}	۷۲/۴۶ ^{cd}	۰/۳۴ ^a	۱/۱۲ ^a	۵۴/۸۱ ^{hi}	۴۵/۶۱ ^{gh}
غلظت ۵٪ دمای ۵۵°C					
۴۴/۵۷ ^{hi}	۶۲/۶۳ ^{efg}	۰/۴۰ ^a	۱/۱۰ ^a	۵۸/۵۵ ^j	۴۴/۵۷ ^{hi}
۴۶/۳۱ ^{efgh}	۷۳/۳۰ ^c	۰/۴۱ ^a	۱/۱۳ ^a	۵۶/۵۰ ^{ji}	۴۶/۳۱ ^{efgh}
۴۷/۴۳ ^{efg}	۷۲/۷۶ ^{cd}	۰/۴۲ ^a	۱/۱۴ ^a	۵۵/۲۰ ^{hi}	۴۷/۴۳ ^{efg}
غلظت ۶٪ دمای ۳۵°C					
۴۷/۱۶ ^{efg}	۶۴/۶۶ ^{ef}	۰/۳۱ ^a	۱/۱۷ ^a	۵۵/۳۳ ^{hi}	۴۷/۱۶ ^{efg}
۴۸/۵۰ ^{def}	۶۹/۴۳ ^d	۰/۳۳ ^a	۱/۲۱ ^a	۵۳/۵۰ ^{gh}	۴۸/۵۰ ^{def}
۴۹/۵۶ ^{bcd}	۷۰/۱۶ ^{cd}	۰/۳۵ ^a	۱/۲۲ ^a	۵۲/۲۰ ^G	۴۹/۵۶ ^{bcd}
غلظت ۷٪ دمای ۴۵°C					
۵۰/۵۰ ^{bc}	۹۰/۳۰ ^b	۰/۳۳ ^a	۱/۱۹ ^a	۴۴/۲۱ ^d	۵۰/۵۰ ^{bc}
۵۲/۶۵ ^a	۹۶/۳۰ ^a	۰/۳۳ ^a	۱/۲۳ ^a	۳۸/۷۵ ^{abc}	۵۲/۶۵ ^a
۵۲/۸۲ ^a	۹۶/۵۰ ^a	۰/۳۵ ^a	۱/۲۵ ^a	۳۸/۶۶ ^{ab}	۵۲/۸۲ ^a
غلظت ۸٪ دمای ۵۵°C					
۴۸/۷۸ ^{cde}	۹۰/۲۶ ^b	۰/۳۹ ^a	۱/۲۰ ^a	۴۱/۰۵ ^c	۴۸/۷۸ ^{cde}
۵۱/۲ ^{abc}	۹۵/۴۶ ^a	۰/۴۱ ^a	۱/۲۴ ^a	۳۸/۵۰ ^{ab}	۵۱/۲ ^{abc}
۵۱/۵۳ ^{ab}	۹۶/۳۳ ^a	۰/۴۳ ^a	۱/۲۶ ^a	۳۹/۱۰ ^{abc}	۵۱/۵۳ ^{ab}
غلظت ۹٪ دمای ۳۵°C					
۴۸/۲۰ ^{def}	۶۵/۲۳ ^e	۰/۳۴ ^a	۱/۱۹ ^a	۴۶/۱۰ ^{de}	۴۸/۲۰ ^{def}
۴۹/۳۳ ^{bcd}	۷۰/۴۰ ^{cd}	۰/۳۴ ^a	۱/۲۰ ^a	۴۹/۱ ^f	۴۹/۳۳ ^{bcd}
۴۹/۴۶ ^{bcd}	۷۱/۳۰ ^{cd}	۰/۳۶ ^a	۱/۲۲ ^a	۴۸/۱۱ ^{fe}	۴۹/۴۶ ^{bcd}
غلظت ۱۰٪ دمای ۴۵°C					
۵۰/۱۵ ^{bcd}	۹۰/۹۶ ^b	۰/۳۵ ^a	۱/۲۰ ^a	۴۴/۱۶	۵۰/۱۵ ^{bcd}
۵۲/۵۸ ^a	۹۶/۱۳ ^a	۰/۳۶ ^a	۱/۲۵ ^a	۴۰/۶۵ ^{bc}	۵۲/۵۸ ^a
۵۱/۹۸ ^{ab}	۹۶/۴۰ ^a	۰/۳۶ ^a	۱/۲۶ ^a	۴۰/۷۰ ^{bc}	۵۱/۹۸ ^{ab}
غلظت ۱۱٪ دمای ۵۵°C					
۴۸/۸۸ ^{cde}	۹۱/۴۳ ^b	۰/۴۰ ^a	۱/۲۲ ^a	۳۸ ^{ab}	۴۸/۸۸ ^{cde}
۵۰/۰۹ ^b	۹۵/۶۰ ^a	۰/۴۲ ^a	۱/۲۴ ^a	۳۷/۷ ^{ab}	۵۰/۰۹ ^b
۵۱/۶۸ ^{ab}	۹۶/۳۰ ^a	۰/۴۳ ^a	۱/۲۷ ^a	۳۷/۳ ^a	۵۱/۶۸ ^{ab}

کاربردی دانه‌های روغنی و روغن‌های نباتی ایران، ۲۲ مرداد ۱۳۸۶، تهران، ایران، شماره ۷۵.
عالی‌زاده، ا. (۱۳۷۷). فرآیندهای آنزیمی. تهران: مؤسسه انتشارات علمی دانشگاه صنعتی شریف.
قدس‌ولی، ع. (۱۳۸۶). افزایش راندمان استخراج روغن از طریق کاربرد آنزیم در صنایع روغن‌کشی. کرج: مؤسسه تحقیقات فنی و مهندسی کشاورزی، شماره ۸۶/۶۹۸.
میرنظامی، ح. (۱۳۷۶). فن آوری و پالایش روغن، نشر علوم کشاورزی، صفحات ۲۴۱-۲۶۰.
یزدی صمدی، ب.، رضایی، ع. و ولی‌زاده، م. (۱۳۹۰). طرح‌های آماری در پژوهش‌های کشاورزی، انتشارات دانشگاه تهران صفحات ۲۷۲-۲۹۶.

American Oil Chemist's Society, (AOCS). (1993). Official methods and Recommended Practices of the American oil chemist's Society, 5th Ed, Ba 6-84. The American Oil Chemist's Society Champaign.

Association of Official Analytical Chemists, (AOAC). (2005). Official Methods of Analyses, 14 Ed; Association of official Analytical Chemists: Washington, DC, USA.

Deng, Y., Pyle, D. L. & Zhang, W. (1999). Studies on aqueous enzymatic extraction of oil from rapeseed. Journal of Agriculture Engineering, 12 (3), 990-195.

Dominguez, H., Nunez, M. J. & Lema, Y. M. (1994). Enzymatic treatment to enhance oil extraction from fruit and oilseeds: A review. Food Chemistry, 49, 271-286.

Marek, E., Schalinatus, E., Weigelt, E., Meith, G., Kerns, G. & Kude, J. (1990). On the application of enzymes in the production of vegetable oil. Prog.Biotech, 6, 471-476.

Miller-Cebert, R., Sistani, N. & Cebert, E. (2009). Comparative mineral composition among canola cultivars and other cruciferous leafy greens. Journal of Food Composition and Analysis, 22, 112-116.

Moreau, R. A., Johnston, D. B., Powell, M. J. & Hicks, K. (2004). A comparision of commerical enzymes sor the aqueous enzymatic extraction of corn oil from corn germ. Journal of the Amaerican Oil Chemists society, 81, 1071-1075.

Moreau, R. A. (2002). Corn Oil, in Vegetable Oils in Food Technology, Edited by F.D. Gunstone, Sheffield Academic Press, Sheffield, United Kingdom, pp. 278-296.

یکی دیگر از مزایای استخراج آنزیمی روغن تولید آرد کنجاله پر پروتئین می‌باشد (کنجاله کلزا در روش استخراج با حلال حداکثر دارای ۳۸-۴۰٪ پروتئین می‌باشد) که نتایج حاصله به خوبی این مطلب را نشان می‌دهد. بیشترین مقدار پروتئین در غلظت آنزیمی ۲ و ۳٪ و دمای ۴۵ درجه سانتی‌گراد و زمان‌های ۴ و ۵ ساعت با مقدار حداکثر مقابله میانگین‌ها بین شرایط مذکور با حداکثر مقدار ۵۲/۸۲٪ بدست آمده است. البته لازم به ذکر است آزمون مقابله میانگین‌ها بین شرایط مذکور با زمان‌های ۴ و ۵ ساعت از غلظت‌های ۲ و ۳٪ در زمان‌های ۴ و ۵ ساعت و دمای ۵۵ درجه سانتی‌گراد اختلاف معنی‌داری را نشان نداد.

نتیجه‌گیری

با توجه به گسترش کشت کلزا عنوان یکی از منابع غنی روغن در کشور ما توجه به مسائل پس از برداشت و روش‌های فرآوری این محصول ارزشمند از جایگاه ویژه‌ای برخوردار است. لذا نتایج حاصل از این تحقیق جهت بهبود کیفیت روغن و پروتئین کلزا و بکار گیری در صنعت روغن می‌تواند راه گشا باشد. بنابراین در نتیجه‌گیری کلی می‌توان گفت در استخراج آنزیمی، پراکسید و اسیدیته روغن و ترکیبات آن تحت تأثیر تیمار آنزیمی قرار نمی‌گیرد و پروتئین نیز در سطح بالایی قرار می‌گیرد. استراتژی مناسب برای استفاده از فرآیند آنزیمی اساساً به دانه مورد استفاده در فرآیند و نیز فرآیند استخراجی که بازیافت روغن را تحت تاثیر قرار می‌دهد، بستگی دارد. با توجه به نتایج حاصله از راندمان و خصوصیات روغن، همچنین صرفه اقتصادی و زمانی در عوامل تولید، می‌توان غلظت آنزیمی ۲٪، دمای ۴۵ درجه سانتی‌گراد و زمان واکنش ۴ ساعت را عنوان شرایط مناسب استخراج آنزیمی روغن کلزا پیشنهاد کرد. نتایج این تحقیق زمینه را برای اجرای پژوهش‌های تحقیقاتی مکمل که می‌تواند در ادامه‌ی این تحقیق به مرحله اجرا درآید، فراهم می‌آورد.

منابع

رادفر، ر. (۱۳۸۶). بررسی سیاستهای حمایتی اعمال شده از سوی کشورهای منتخب برای توسعه بخش دانه‌های روغنی و روغن خوارکی. دومین سمینار علمی-

بررسی شرایط مناسب فرآیند استخراج آنزیمی روغن کلزا

- Najafian, L., Ghodsvali, A., Haddad khodaparast, M. H. & Diosady, L. L. (2009). Aqueous extraction of virgin olive oil using industrial enzymes. *Food Research International*, 42, 171-175.
- Ohlson, R. (1995). Modern processing of rapeseed. *Journal of the American Oil Chemists society*, 69(3), 995–997.
- Pereira, S., Hartman, L. & Couri, S. (2002). The combined application of extraction and enzymatic for soybean oil. *Fat & Lipid*, 99 (9), 333 – 337.
- Passos, C. P., Yilmaz, S., Silva, C. M. & Coimbra, A. C. (2009). Enhancement of grape seed oil extraction using a cell wall degrading enzyme cocktail. *Food chemistry*, 115, 48-53.
- Ranalli, A. & De Mattia, G. (1997). Characterization of olive oil produced with a new enzyme processing aid. *Journal of the American Oil Chemists society*, 74(9), 1105-1112.
- Shahidi, F. (1990). Canola and rapeseed production, chemistry, Nutrition and processing Techmology. Van Nostrand Reinhold New York, pp. 175-350.
- Shanta, N. C. & Rekce, D. E. A. (1994). Rapid, sensitive, iron-based spectrophotometric methods for determination of peroxide values of food lipids. *Journal of the American Oil Chemists society*, 77, 21–424.
- Zhang, B., Zhang, W. & Xu, S. (2007). Optimization of enzymatic extraction of rapeseed protein hydrolysates. *Journal of the American Oil Chemists society*, 84, 97-105.