

بررسی میزان پایداری اسیدهای چرب موجود در روغن‌های سرخ کردنی و مایع موجود در بازار ایران در حین سرخ کردن

سجاد سی سخت نژاد^۱*؛ دکتر عباس شیخ‌الاسلامی^۲؛ امیر کیانی^۳؛ بهاره محمدی^۴؛ دکتر مرضیه درزی رامندی^۵؛ دکتر نوشین پروین^۶؛ دکتر غلامرضا بهرامی^۷

چکیده

مقدمه: سرخ کردن یکی از روش‌های رایج برای پخت غذا می‌باشد که در حین آن فرآورده‌های مضر تشكیل می‌شود و در روی پایداری روغن اثر می‌گذارد. این مطالعه بهمنظور بررسی میزان پایداری اسیدهای چرب موجود در روغن‌های سرخ کردنی و مایع تهیه شده از بازار ایران در جریان سرخ کردن طراحی شده است.

مواد و روش‌ها: در مطالعه حاضر، ۵ نمونه روغن سرخ کردنی و ۱۲ نمونه روغن مایع از بازار ایران جمع‌آوری و نمونه‌گیری شدند. سپس به وسیله مطالعه آزمایشگاهی، نمونه‌های جمع‌آوری شده مورد بررسی قرار گرفتند. ابتدا همه روغن‌های سرخ کردنی و ۶ نمونه از روغن‌های مایع تحت آنالیز HPLC قرار گرفتند. سپس همه روغن‌ها قبل و بعد از سرخ کردن تحت آنالیز شیمیابی قرار گرفتند. از روغن‌های آماری توصیفی برای توصیف داده‌ها استفاده شد.

یافته‌ها: در آنالیز HPLC، بالاترین درصد اسیدهای چرب ترانس در روغن‌های سرخ کردنی مشاهده شد (۳/۲۶%). بیشترین مجموع اسیدهای چرب ترانس و اشباع ۳۳/۷ درصد بوده است و کمترین مجموع اسیدهای چرب ترانس و اشباع ۵/۹ درصد بود. میزان اندیس‌های شیمیابی در طی افزایش دفعات سرخ کردن در روغن‌های سرخ کردنی بالا رفت و همچنین در بررسی روغن‌های مایع، میزان اندیس‌ها پس از سرخ کردن نسبت به قبل از آن، افزایش نشان داد.

بحث: یافته‌های تحقیق حاضر حاکی از آن است که میزان پایداری روغن‌های سرخ کردنی موجود در بازار ایران در طی سرخ کردن پایین می‌باشد و قابلیت استفاده برای چندین بار سرخ کردن را ندارند. به علاوه این بررسی‌ها نشان دادند که روغن‌های مایع نیز برای سرخ کردن مناسب نمی‌باشند.

کلیدواژه‌ها: روغن، سرخ کردن، HPLC، اکسیداسیون

۱. کارشناس ارشد بیولوژی سلولی مولکولی و عضو هیأت علمی مرکز تحقیقات بیولوژی پزشکی، دانشگاه علوم پزشکی کرمانشاه

۲. دکترای داروساز

۳. دستیار سمت شناسی دانشگاه علوم پزشکی شهید بهشتی و عضو هیأت علمی دانشکده داروسازی دانشگاه علوم پزشکی کرمانشاه

۴. کارشناس مرکز تحقیقات بیولوژی پزشکی، دانشگاه علوم پزشکی و خدمات بهداشتی درمانی کرمانشاه

۵. پزشک عمومی

۶. دانشیار فارماکولوژی و عضو هیأت علمی دانشگاه علوم پزشکی و خدمات بهداشتی درمانی کرمانشاه

*عهده‌دار مکاتبات: کرمانشاه، دانشگاه علوم پزشکی و خدمات بهداشتی درمانی کرمانشاه، مرکز تحقیقات بیولوژی پزشکی، تلفن: ۰۸۳۱-۴۲۷۶۴۷۱

مقدمه

مطالعات بسیاری نشان داده‌اند که فرایند سرخ کردن سبب ایجاد تغییرات ساختاری، بافتی و شیمیایی در روغن‌ها شده و منجر به تولید اجزای مضر می‌گردد (۶ و ۱۱-۱۳). همچنین در این بررسی‌ها آمده است که ثبات چربی‌ها روغن و تأثیر آن بر کیفیت غذای سرخ شده به وجود آسیدهای چرب غیراشباع، آنتی‌اکسیدان‌های طبیعی یا صنعتی، عوامل ضد جوشیدن، شرایط سرخ شدن و طبیعت غذاها بستگی دارد (۹، ۱۰، ۱۴ و ۱۵). سالانه حدود ۲۰ میلیون تن روغن و چربی برای مصارف مختلف سرخ کردن در سراسر جهان استفاده می‌گردد. انواع روغن‌ها و چربی‌ها برای سرخ کردن در دسترس هستند. ویژگی‌های مهم روغن‌های سرخ کردنی شامل ثبات اکسیداتیو بالا، نقطه دود بالا، نقطه ذوب و جوش پایین، بوی خوب و ارزش تغذیه‌ای بالا است (۱۶). در حال حاضر برای ارزیابی ثبات روغن‌ها و میزان پراکسیداسیون آسیدهای چرب در جریان سرخ شدن از آزمایش‌های زیادی استفاده می‌گردد که مهم‌ترین آن‌ها شامل: ترکیبات پلار (Polar Compound) و اندیس آنیزیدین (AV=Anisidine Value) (۱۷ و ۱۸).

با توجه به این که هیچ گونه اطلاعاتی در مورد کفایت میزان آنتی‌اکسیدان‌های موجود در روغن‌های مختلف و پایداری روغن‌ها در جریان سرخ کردن وجود ندارد و نیز با در نظر گرفتن این مسئله که عمل سرخ کردن در حرارت‌های بالا به میزان زیادی در رژیم غذایی مردم ایران وجود دارد، این تحقیق به منظور بررسی پایداری آسیدهای چرب موجود در روغن‌های مایع و سرخ کردنی در جریان سرخ کردن طراحی شده است.

هدف از مصرف روغن، تأمین انرژی و آسیدهای چرب ضروری است. روغن یکی از چربی‌های اصلی مصرفی بوده که کیفیت آن عمده‌تاً بستگی به میزان و نوع آسیدهای چرب موجود در آن دارد (۱ و ۲). سرخ کردن یکی از ساده‌ترین، قدیمی‌ترین و سریع‌ترین روش‌های پخت غذا می‌باشد و در گذشته دور، به وسیله چینی‌ها اختراع شد اما به حدی فraigیر گشت که اکنون در سرتاسر دنیا در خانه، رستوران، کارخانجات صنعتی و غیره استفاده می‌گردد (۳-۵). علت کاربرد وسیع آن، سرعت در پخت غذا و خوش طعم کردن آن می‌باشد (۶). تمام مواد غذایی که محتوای لیپیدی دارند، مستعد اکسیداسیون می‌باشند، از جمله، غذاهای سرخ شده در روغن‌های سرخ کردنی، همچنین مصرف مواد حاصل از اکسیداسیون لیپیدها نظیر پراکسید و رادیکال‌های آزاد را با بیماری‌های قلبی عروقی به ویژه بیماری‌های ایسکمیک قلبی مرتبط دانسته‌اند (۷ و ۸). در خلال سرخ کردن، روغن به صورت مداوم یا متناوب با دماهای بین ۱۵۰-۱۸۰ درجه سانتی‌گراد در یک ماده زمینه‌ای با آب و هوا تماس پیدا می‌کند. تحت این شرایط یک سری واکنش‌های کمپلکس یعنی هیدرولیز، اکسیداسیون، پلیمریزاسیون، ایزومریزاسیون و حلقوی شدن رخ می‌دهد که منجر به تشکیل فراورده‌های فرار و غیرفار می‌گردد، این محصولات روی طعم، کیفیت تغذیه‌ای و عملکرد روغن سرخ کردنی تأثیر می‌گذارد (۴ و ۵).

آسیدهای اکسیداسیون فرایند پیچیده‌ای است که در برگیرنده یک سری واکنش‌های حد واسط می‌باشد (۹ و ۱۰).

مواد و روش‌ها

نمونه، میزان اندیس‌های شیمیایی شامل پراکسید، آنیزیدین و Totox اندازه‌گیری شد. سپس نمونه‌ها با مقدار 450 ± 50 گرم سیب‌زمینی در دمای 180 درجه سانتی‌گراد و به مدت 10 دقیقه در دستگاه سرخ‌کن حرارت داده شدند. روغن‌های سرخ‌کردنی پنج بار و روغن‌های مایع فقط یکبار سرخ شدند. پس از هر مرحله سرخ کردن، مجدداً تحت آنالیز‌های شیمیایی مذکور قرار گرفتند. آزمایش ترکیبات پلار هم‌زمان با سایر آزمایش‌ها تنها برای روغن‌های سرخ‌کردنی انجام شد. از روش‌های آماری توصیفی برای توصیف داده‌ها استفاده شده است.

یافته‌ها

در مرحله اول، ترکیبات اسیدهای چرب روغن‌های سرخ‌کردنی و مایع توسط HPLC تعیین شد (جدول ۱). در مرحله دوم روغن‌های سرخ‌کردنی قبل (با عدد صفر در مقاله نشان داده شده است) و بعد از یک، دو، سه، چهار و پنج بار سرخ کردن (به ترتیب با اعداد $۱, ۲, ۳, ۴$ و ۵ در مقاله بیان شده است) در دمای 180 درجه سانتی‌گراد و به مدت 10 دقیقه تحت آنالیز آزمایش‌های شیمیایی قرار گرفتند. اندازه‌گیری اندیس پراکسید (PV) در طی مراحل آزمایش به تدریج افزایش نشان داد. در روغن‌های A، B و C در مراحل پنجم سرخ کردن مقدار PV کاهش یافت.

در روغن D نیز در چهارمین مرحله سرخ شدن کاهش نشان داد ولی مجدداً، در پنجمین مرتبه بالا رفت. کمترین

برای انجام پژوهش حاضر، در ابتدا 5 نمونه روغن سرخ‌کردنی و 12 نمونه روغن مایع در دسترس از بازار خریداری و نمونه‌گیری شد، سپس با استفاده از مطالعات آزمایشگاهی، نمونه‌های جمع‌آوری شده مورد بررسی قرار گرفت.

برای تعیین نوع و درصد اسیدهای چرب نمونه‌ها از دستگاه کروماتوگرافی با کارایی بالا (HPLC)^۱ استفاده شد. پس از به هم زدن و یکنواخت نمودن نمونه‌ها، 500 میکرولیتر از هر نمونه برداشته شد و توسط پتانس الکلی در طول 24 ساعت صابونی شد و مشتق آن توسط 2 -نیتروفنیل هیدرازین هیدرو کلراید تهیه گردید. جداسازی به کمک ستون $^{\text{ODS}}$ ^۲ به ابعاد 250×6 میلی‌متر انجام شد. حجم نمونه و استانداردها در هر تزریق 20 میکرولیتر بود. در این آنالیز مجموعه آب- متانول به عنوان فاز متحرك استفاده شد. نسبت متانول به آب در ابتدای آنالیز برابر $70:30$ بود و به صورت گرادیان غلظت $5-95$ تغییر یافت. دمای ستون در 64 درجه سانتی‌گراد توسط Oven ثابت شد و سیگنال‌ها از طریق ردیابی UV-VIS که در طول موج 371 نانومتر تنظیم شده بود، اندازه‌گیری شد. زمان لازم برای یک مرحله جداسازی 18 دقیقه بود.

در این مطالعه برای بررسی میزان پایداری روغن‌ها در برابر اکسیداسیون از آزمایش‌های شیمیایی آنیزیدین، پراکسید، Totox و پلار استفاده شد (۱۷ و ۱۸). در هر

1. High Performance Liquid Chromatography

2. Octa Dodesyl Silicon

جدول ۱- ترکیبات روغن‌های سرخ کردنی و مایع آنالیزشده توسط HPLC بر حسب درصد

اسیدهای چرب													نام روغن
SFA+ TFA	Sum TFA	Sum SFA	Others	C:22	C:20	C:20 (1)	C:18	C:18 (1t)	C:18 (1)	C:16	C:18 (2t)	C:18 (2)	C:18 (3)
۲۳/۷	۲۶/۳	۷/۴	۱/۵	-	۱	۱/۵	۳/۷	۲۳	۵۷	۲/۷	۳/۳	۶/۳	-
													(روغن A) سرخ کردنی)
۲۳/۸	۳	۲۰/۸	۳	-	-	-	۶/۳	۳	۳۷/۲	۱۴/۵	-	۳۶	-
													(روغن B) سرخ کردنی)
۲۱/۸	۲	۱۹/۸	۲/۶	-	۰/۷	-	۵/۶	۲	۴۲	۱۳/۵	-	۳۳	۰/۶
													(روغن C) سرخ کردنی)
۲۴/۴	۳/۶	۲۰/۸	۱	-	-	-	۶/۳	۳/۱	۳۳/۸	۱۴/۵	۰/۵	۴۰	۰/۸
													(روغن D) سرخ کردنی)
۲۶/۷	۲/۹	۲۳/۸	۱/۳	-	-	-	۷/۱	۲/۹	۳۸/۳	۱۶/۷	-	۳۳/۷	-
													(روغن E) سرخ کردنی)
۸/۸	۰/۲	۸/۶	۰/۹	-	۰/۳	۰/۸	۴/۶	۰/۲	۲۶/۵	۳/۷	-	۶۲/۵	۰/۵
													(روغن F) آفتابگردان)
۱۳/۱	۳/۹	۹/۲	۵/۵	-	-	۱	۵/۵	۳/۹	۲۲/۹	۳/۷	-	۵۷/۵	-
													(روغن G) آفتابگردان)
۸/۴	۱/۲	۷/۲	۰/۹	-	-	-	۳/۵	۱/۲	۲۸/۸	۳/۷	-	۶۱	۰/۹
													(روغن I) آفتابگردان)
۱۰/۲	۱/۶	۸/۶	۱/۱	-	-	۰/۶	۴/۵	۰/۷	۳۵/۷	۴/۱	۰/۹	۵۱/۵	۰/۹
													(روغن K) آفتابگردان)
۱۲/۲	۱	۱۱/۲	۲/۷	-	۱/۲	-	۳/۵	۱	۳۰/۵	۶/۵	-	۵۳/۸	۰/۸
													(روغن M) ذرت)
۵/۹	۰/۳	۵/۶	۰/۱	۰/۲	۰/۶	۱/۲	۲/۲	۰/۳	۶۱	۲/۶	-	۲۴/۷	۷/۱
													(کانولا O)

آنیزیدین در خلال دفعات سرخ کردن در همه روغن‌های سرخ کردنی بالا رفته است، ولی کمترین میزان تغییر در

روغن D و C و بیشترین میزان در روغن A و B دیده شد (جدول ۴ و ۵ و نمودار ۳).

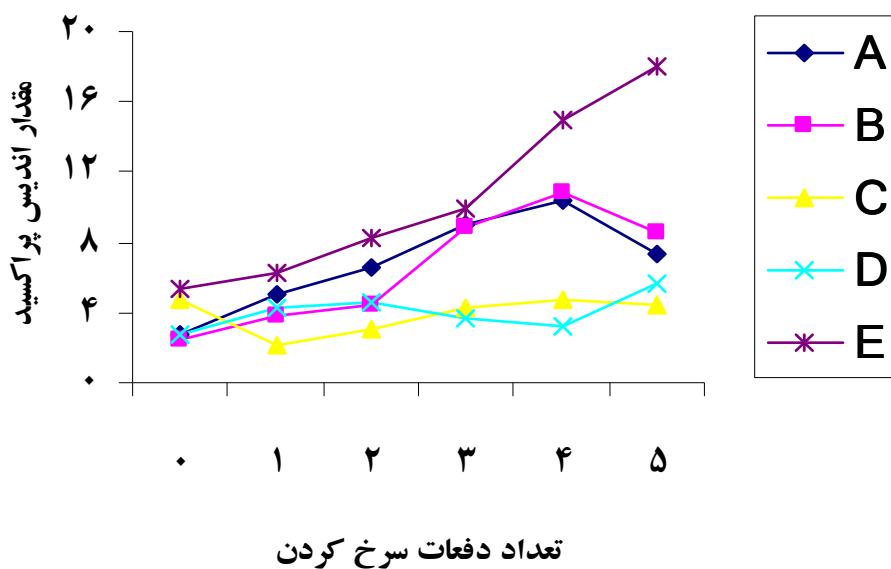
اندازه‌گیری درصد ترکیبات پلار نشان داد که با افزایش دفعات سرخ کردن، میزان این ترکیبات در همه روغن‌ها بالا می‌رود، که این میزان در کمترین حد خود

میزان افزایش PV در روغن D دیده شد (جدول ۲ و نمودار ۱).

محاسبه اندیس (TV) Totox نشان داد که با افزایش دفعات سرخ کردن مقدار این اندیس نیز به تدریج بالا رفته است. بیشترین میزان TV در پنجمین مرحله سرخ کردن مربوط به روغن B (۸۹/۲) و کمترین آن مربوط به روغن D (۳۶/۶۸) می‌باشد (جدول ۳ و نمودار ۲). اندیس

جدول ۲- مقادیر ان迪س‌های پراکسید، آنیزیدین، Totox و ترکیبات پلار قبل و بعد از سرخ کردن در روغن A

ان迪س‌های شیمیابی				دفعات سرخ کردن
ترکیبات پلار (PC)	Totox Value (TV)	ان迪س آنیزیدین (AV)	ان迪س پراکسید (PV)	
۲۱/۵	۱۴	۸/۴	۲/۸	۰
۳۱/۵	۲۴/۷۲	۱۴/۷۲	۵	۱
۳۴/۵	۳۹/۴۹	۲۶/۲۹	۶/۶	۲
۳۶/۵	۶۱/۰۷	۴۳/۰۷	۹	۳
۴۰/۵	۶۹/۳	۴۸/۵	۱۰/۴	۴
۵۰	۸۴/۰۵	۶۹/۲۵	۷/۴	۵



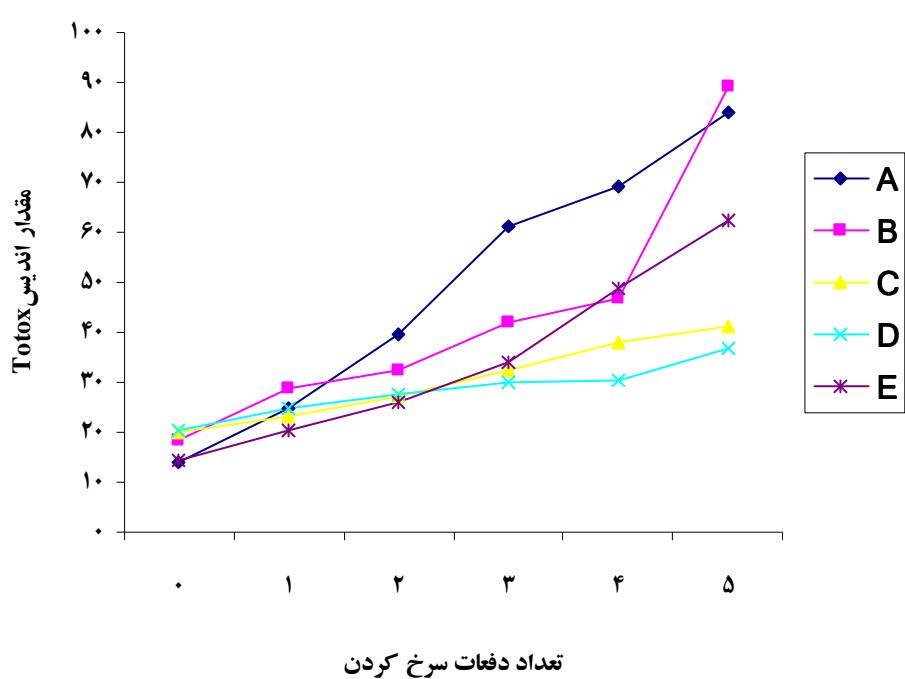
نمودار ۱- مقایسه ان迪س پراکسید در قبل و بعد از تعداد دفعات سرخ کردن در روغن‌های سرخ کردنی (عدد صفر بر روی نمودار X قبل از سرخ کردن و اعداد ۱ تا ۵ به ترتیب دفعات سرخ کردن را نشان می‌دهند)

میزان ان迪س‌ها پس از سرخ کردن نسبت به قبل از آن افزایش نشان داد. مقادیر به دست آمده در جدول ۷ ارایه شده است. محاسبه میزان TV قبل و بعد از سرخ کردن در روغن‌های مایع نشان داد که سرخ کردن سبب افزایش در روغن D (۲۸/۵٪) و بیشترین حد در روغن A (۵۰٪) مشهود بود (جدول ۶ و نمودار ۴).

در مرحله بعد، روغن‌های مایع در دسترس تحت آزمایش به صورت قبل و بعد از یک بار سرخ کردن قرار گرفتند.

جدول ۳- مقادیر اندیس‌های پراکسید، آنیزیدین، Totox و ترکیبات پلار قبل و بعد از سرخ کردن در روغن B

اندیس‌های شیمیابی					دفعات سرخ کردن
ترکیبات پلار (PC)	Totox Value (TV)	اندیس آنیزیدین (AV)	اندیس پراکسید (PV)		
۱۵	۱۸/۴۱	۱۳/۶۱	۲/۴	۰	
۳۴/۵	۲۸/۸۹	۲۱/۲۹	۳/۸	۱	
۴۱/۵	۳۲/۴۶	۲۳/۶۶	۴/۴	۲	
۴۳/۵	۴۱/۹۶	۲۶/۳۶	۸/۸	۳	
۴۵/۵	۴۶/۹۹	۲۵/۳۹	۱۰/۸	۴	
۴۹	۸۹/۲	۷۲	۸/۶	۵	



نمودار ۲- مقایسه اندیس Totox در قبل و بعد از تعداد دفعات سرخ کردن در روغن‌های سرخ کردنی(عدد صفر بر روی نمودار X قبل از سرخ کردن و اعداد ۱ تا ۵ به ترتیب دفعات سرخ کردن را نشان می‌دهند)

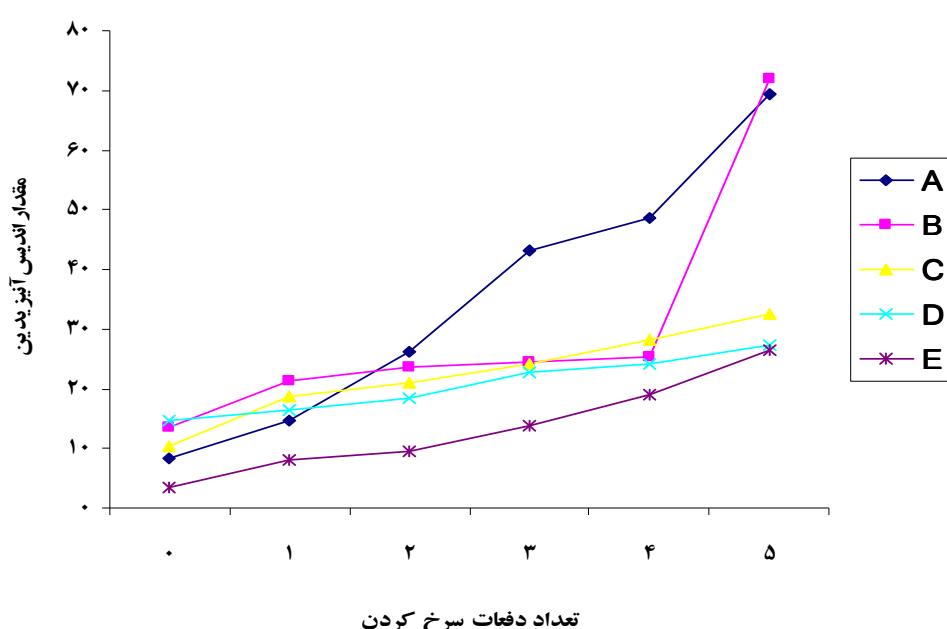
میزان این اندیس شده، در حالی که کمترین تغییر در ۵). افزایش میزان اندیس آنیزیدین بعد از سرخ کردن نسبت به قبل از آن، در همه روغن‌ها مشهود بود. کمترین روغن M و بیشترین تغییر در روغن L دیده شد (نمودار

جدول ۴- مقادیر ان迪س‌های پراکسید، آنیزیدین، Totox و ترکیبات پلار قبل و بعد از سرخ کردن در روغن C

اندیس‌های شیمیایی				
ترکیبات پلار (PC)	Totox Value (TV)	اندیس آنیزیدین (AV)	اندیس پراکسید (PV)	دفعات سرخ کردن
۲۰	۱۹/۸۷	۱۰/۲۷	۴/۸	۰
۲۹	۲۳/۱۱	۱۸/۷۱	۲/۲	۱
۳۱/۵	۲۷/۰۹	۲۱/۰۹	۳	۲
۳۴	۳۲/۴۹	۲۴/۰۹	۴/۲	۳
۳۶/۵	۳۷/۹۱	۲۸/۳۱	۴/۸	۴
۳۹	۴۱/۲۱	۳۲/۴۱	۴/۴	۵

جدول ۵- مقادیر ان迪س‌های پراکسید، آنیزیدین، Totox و ترکیبات پلار قبل و بعد از سرخ کردن در روغن E

اندیس‌های شیمیایی				
ترکیبات پلار (PC)	Totox Value (TV)	اندیس آنیزیدین (AV)	اندیس پراکسید (PV)	دفعات سرخ کردن
۱۳/۵	۱۴/۲۴	۳/۴۴	۵/۴	۰
۱۶	۲۰/۳۳	۷/۹۳	۶/۲	۱
۱۸/۵	۲۶/۰۳	۹/۶۳	۸/۲	۲
۲۴	۳۳/۸۶	۱۳/۸۶	۱۰	۳
۲۸	۴۸/۸۷	۱۸/۸۷	۱۵	۴
۳۲/۵	۶۲/۴۶	۲۶/۴۶	۱۸	۵



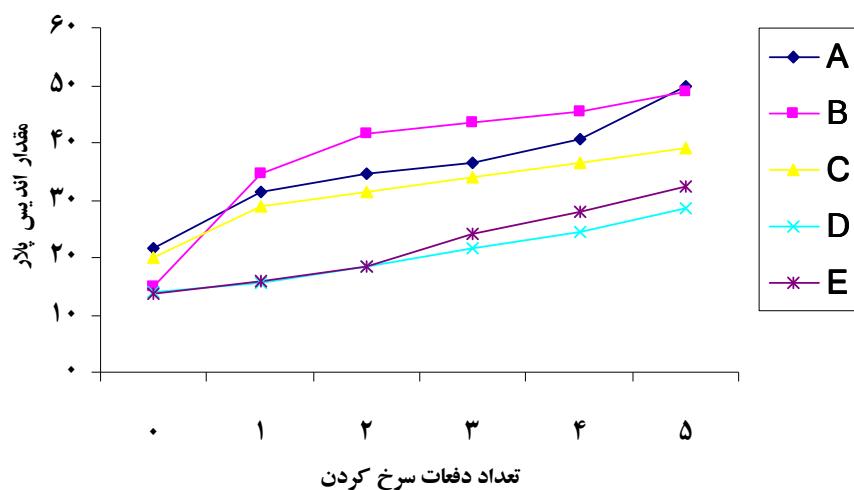
نمودار ۳- مقایسه ان迪س آنیزیدین در قبل و بعد از تعداد دفعات سرخ کردن در روغن‌های سرخ کردنی (عدد صفر بر روی نمودار X قبل از سرخ کردن و اعداد ۱ تا ۵ به ترتیب دفعات سرخ کردن را نشان می‌دهند)

جدول ۶- مقادیر ان迪س‌های پراکسید، آنیزیدین، Totox و ترکیبات پلار قبل و بعد از سرخ کردن در روغن D.

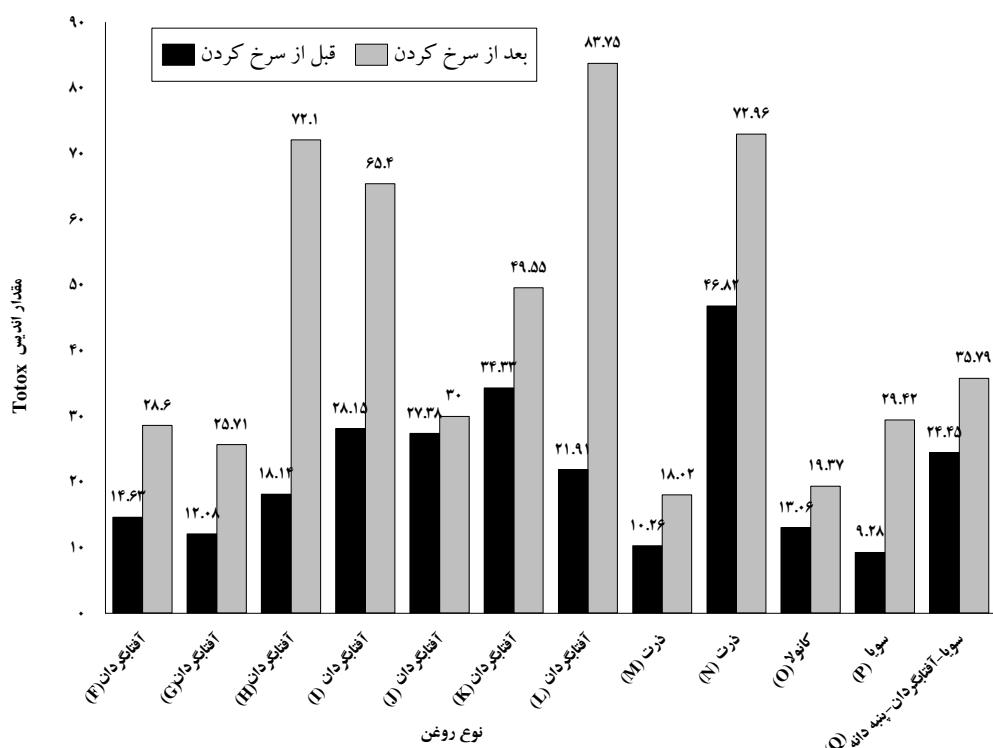
ان迪س‌های شیمیایی				دفعات سرخ کردن
ترکیبات پلار (PC)	Totox Value (TV)	ان迪س آنیزیدین (AV)	ان迪س پراکسید (PV)	
۱۴	۲۰/۴۲	۱۴/۸۲	۲/۸	۰
۱۵/۵	۲۴/۸۳	۱۶/۴۳	۴/۲	۱
۱۸/۵	۲۷/۶۴	۱۶/۴۴	۴/۶	۲
۲۱/۵	۲۹/۸۳	۲۲/۶۳	۳/۶	۳
۲۴/۵	۳۰/۵۱	۲۴/۱۱	۳/۲	۴
۲۸/۵	۳۶/۶۸	۲۷/۴۸	۵/۶	۵

جدول ۷- مقادیر ان迪س‌های پراکسید، آنیزیدین، Totox قبل و بعد از سرخ کردن در روغن‌های مایع

ان迪س‌های شیمیایی						نام روغن	
Totox Value (TV)		ان迪س آنیزیدین (AV)		ان迪س پراکسید (PV)			
یک	صفر	یک	صفر	یک	صفر		
۲۸/۶	۱۴/۸۳	۱۲/۲	۹/۸۳	۸/۲	۲/۴	F (آفتابگردان)	
۲۵/۷۱	۱۲/۰۸	۱۲/۱۱	۷/۶۸	۶/۸	۲/۲	G (آفتابگردان)	
۷۲/۱	۱۸/۱۴	۳۴/۱	۷/۷۴	۱۹	۵/۲	H (آفتابگردان)	
۶۵/۴	۲۸/۱۵	۲۷	۲۰/۹۵	۱۹/۲	۳/۶	I (آفتابگردان)	
۳۰	۲۷/۲۸	۱۹/۲	۱۷/۷۸	۵/۴	۴/۸	J (آفتابگردان)	
۴۹/۵۵	۳۴/۱۳۳	۱۹/۵۵	۷/۱۳	۱۵	۱۳/۶	K (آفتابگردان)	
۸۳/۷۵	۲۱/۹۱	۴۲/۵۵	۱۷/۱۱	۲۰/۶	۲/۴	L (آفتابگردان)	
۱۸/۰۲	۱۰/۲۶	۷/۶۲	۴/۴۶	۵/۲	۳/۴	M (ذرت)	
۷۲/۹۶	۴۶/۸۲	۲۵/۳۶	۸/۴۲	۲۳/۸	۱۹/۲	N (ذرت)	
۱۹/۳۷	۱۳/۰۶	۸/۹۷	۷/۰۶	۵/۲	۳	O (کانولا)	
۲۹/۴۲	۹/۲۸	۱۹/۰۲	۳/۶۸	۵/۲	۲/۸	P (سویا)	
۳۵/۷۹	۲۴/۴۵	۱۶/۹۹	۷/۲۵	۹/۴	۸/۶	Q (سویا، آفتابگردان، پنبه‌دانه)	



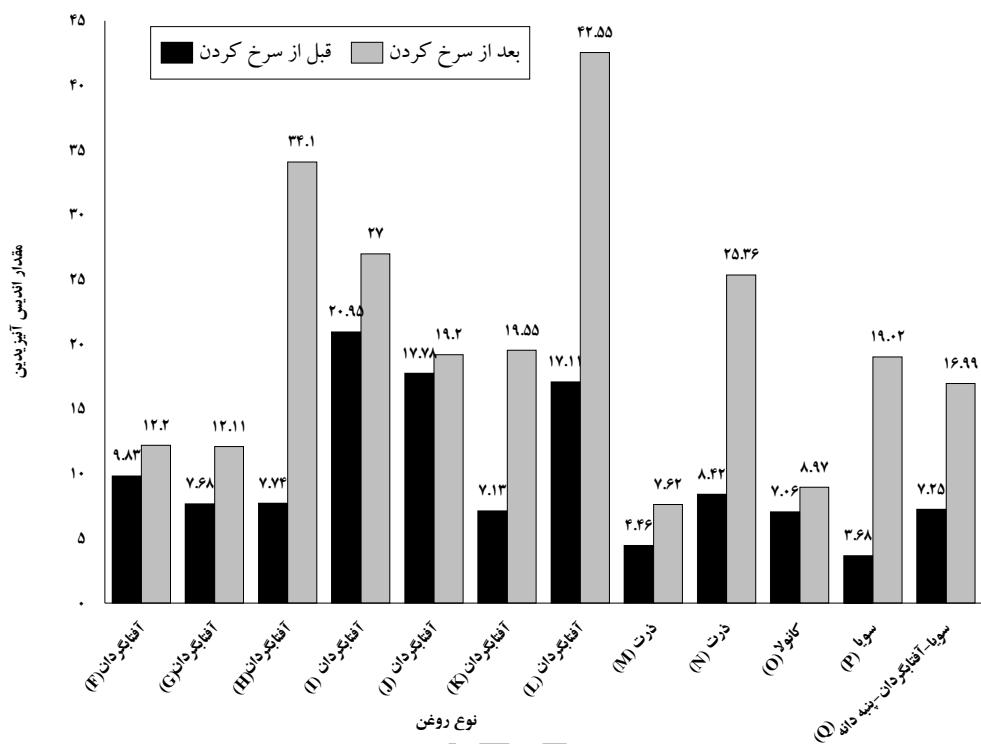
نمودار ۴- مقایسه ان迪س پلار در قبل و بعد از تعداد دفعات سرخ کردن در روغن‌های سرخ کردنی(عدد صفر بر روی نمودار X قبل از سرخ کردن و اعداد ۱ تا ۵ به ترتیب دفعات سرخ کردن را نشان می‌دهند)



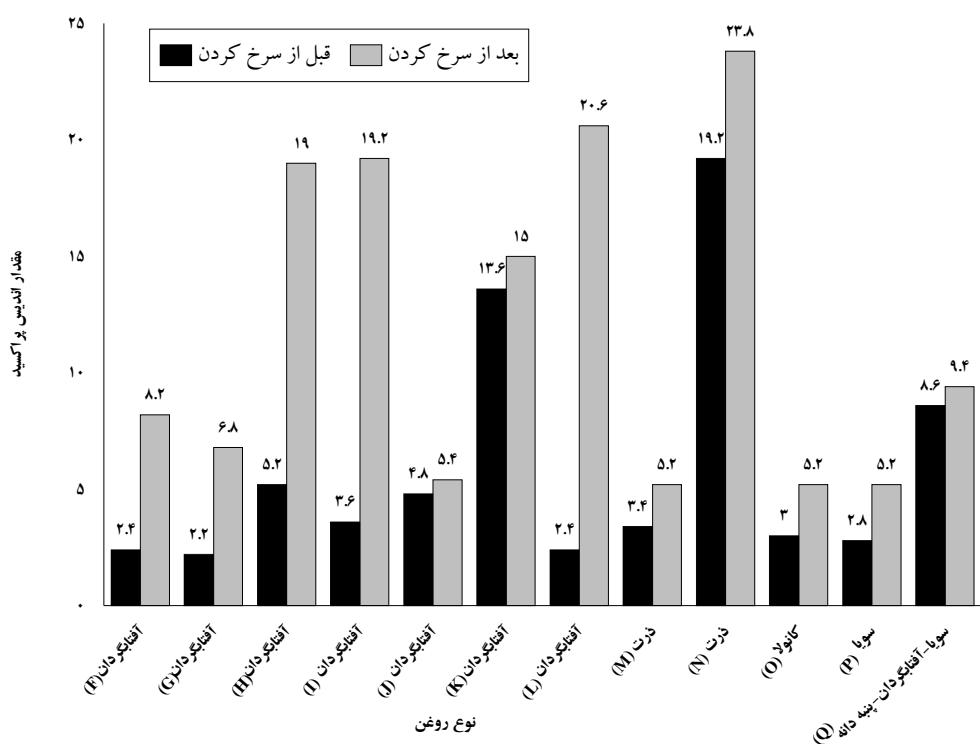
نمودار ۵- مقایسه ان迪س Totox در قبل و بعد از یک بار سرخ کردن در روغن‌های مایع

کمترین میزان افزایش در روغن J و بیشترین میزان در روغن L مشاهده شد (نمودار ۶). همچنین میزان ان迪س پراکسید

میزان افزایش در روغن M و بیشترین میزان در روغن L مشاهده شد (نمودار ۶). همچنین میزان ان迪س پراکسید بعد از سرخ کردن نسبت به قبل از آن افزایش یافت.



نمودار ۶- مقایسه اندیس آنیزیدین در قبل و بعد از یک بار سرخ کردن در روغن های مایع



نمودار ۷- مقایسه اندیس پراکسید در قبل و بعد از یک بار سرخ کردن در روغن های مایع

بحث

یک تحقیق مشخص شده است که خطر فشارخون به صورت مستقیم با مصرف ترکیبات پلار موجود در روغن‌های خوراکی رابطه داشته و رابطه عکس با سطوح خونی اسیدهای چرب غیراشباع با یک پیوند دوگانه $(\text{MUFA})^2$ دارد (۲۲). در این بررسی محتوی ترکیبات پلار روغن‌ها سیر صعودی را نشان داد که با سایر مطالعات انجام شده مطابقت داشت (۴، ۵، ۲۳ و ۲۴).

اندیس پراکسید، شایع‌ترین متغیر اندازه‌گیری کننده برای ترش شدن روغن‌ها در آزمایشگاه می‌باشد که میزان درصد پراکسیدهای چربی را اندازه‌گیری می‌کند. از نظر استانداردهای جهانی $\text{PV} < 1 \text{ meq/kg}$ شاخص یک روغن تازه تصفیه شده است و محدوده ماکزیمم $\text{PV} < 5$ به صورت کلی مورد قبول می‌باشد (۱۰ و ۱۹). با توجه به محدوده استاندارد، اندازه‌گیری اندیس پراکسید طی مراحل آزمایش به تدریج افزایش نشان داد. با توجه به نمودار پراکسید، در تعدادی از نمونه‌ها در برخی از مراحل سرخ شدن، کاهش مقدار پراکسید وجود دارد، این تغییرات ناشی از این است که اندیس پراکسید تنها میزان پراکسیدهایی را که تشکیل شده‌اند، اندازه می‌گیرد. با این شکل که وقتی اکسیداسیون آغاز می‌گردد سطوح پراکسید تا حد ایجاد پراکسیدهای جدید بالا رفته تا با میزان پراکسیدهایی که به کتون و آلدئید تبدیل می‌گردد به حالت موازن درآید (فرآورده‌های ثانویه)، در واقع فرآورده‌های ثانویه سریع‌تر از پراکسیدهایی که تازه تولید شده‌اند، ایجاد می‌شود، در نتیجه بعد از مدتی میزان

از جمله فرایندهایی که بر نوع ساختار اسیدهای چرب روغن‌ها اثر می‌گذارد فرایند حرارت دادن و سرخ کردن می‌باشد که سبب ایجاد تغییراتی در اسیدهای چرب گشته و منجر به تولید اجزای مضر می‌گردد. همچنین میزان تغییرات و تخریب، به‌طور چشم‌گیری تحت تأثیر طبیعت روغن سرخ شده و متغیرهای سرخ کردن می‌باشد (۶ و ۱۱-۱۳).

اندیس آنیزیدین، میزان ترکیبات کربونیل آلدئید و کتون را در طی تخریب روغن اندازه‌گیری می‌کند. با افزایش زمان و دفعات سرخ کردن، میزان AV افزایش می‌یابد. با توجه به محدوده قابل قبول اندیس آنیزیدین طبق مطالعات متفاوت که کمتر از ۲۰ می‌باشد (۳ و ۱۵)، در این مطالعه اندیس آنیزیدین در طی مراحل آزمایش مورد ارزیابی قرار گرفت که در روغن‌های سرخ کردنی افزایش یافت. در مطالعات هم‌پایه نیز افزایش میزان AV در طی افزایش دفعات سرخ کردن نشان داده شده است (۳ و ۱۹).

مطالعات تاکنون بیان داشته‌اند که محتوی ترکیبات پلار یکی از مورد توجه‌ترین و معتبرترین متغیرهای ارزیابی تخریب روغن و چربی است. ترکیبات پلار در خلال سرخ کردن در اثر اکسیداسیون اسیدهای چرب افزایش می‌یابند (۲۰). در این راستا قوانین HACCP^۱ در بسیاری از کشورهای اروپایی محدوده ماکزیمم ۲۵-۲۷ درصد را برای این ترکیبات در نظر گرفته‌اند (۲۱). در

1. Hazard Analysis and Critical Control Point

2. Madison Ultimate Frisbee Association

A و B قابلیت سرخ کردن حداکثر تا دو بار را دارند. این در حالی است که با توجه به تعیین ترکیبات اسیدهای چرب روغن‌های مختلف با استفاده از HPLC ، روغن A میزان اسید چرب ترانس بالایی دارد. مطالعات مختلف نشان داده‌اند که اسیدهای چرب ترانس از جمله عوامل خطر بیماری‌های قلبی و عروقی می‌باشند (۲۵ و ۲۶). از آنجایی که فرمولاسیون روغن‌های سرخ کردنی تقریباً مشابه می‌باشد، این طور به نظر می‌رسد که متغیرهای دیگری مانند عدم کفايت آنتی‌اکسیدان‌های موجود در روغن‌ها در این فرایند دخیل باشند که لازم است توجه بیشتری به این مسئله معطوف نمود. همچنین این مسئله در مورد روغن‌های مایع نیز صدق می‌کند، در جایی که روغن‌های مایع با پایه آفتابگردان با مارک‌های مختلف تغییرات متفاوتی در حین فرایند سرخ کردن پیدا می‌کنند، به نحوی که روغن آفتابگردان با مارک F و G نسبت به L و H از پایداری بیشتری برخوردار بودند.

در نهایت می‌توان گفت که یافته‌های این پژوهش نشان می‌دهد که روغن‌های سرخ کردنی موجود در بازار ایران نسبت به استانداردهای جهانی (۳، ۱۳، ۲۰ و ۲۱)، دارای پایداری کمتری در حین سرخ کردن بوده و روغن‌های مایع برای سرخ کردن مناسب نمی‌باشند.

پراکسیدها کاهش می‌یابد. همچنین مقداری از پراکسیدهای ایجاد شده به بخار تبدیل شده و از روغن متصاعد می‌گردد، بنابراین این میزان رو به کاهش می‌گذارد در حالی که هم‌چنان اکسیداسیون ادامه دارد (۳).

از سوی دیگر به دلیل این که پراکسید به تنهایی شاخص قابل اعتمادی برای اکسیداسیون روغن‌ها محسوب نمی‌شود، اندیس Totox برای این روغن‌ها محاسبه شد، حد مجاز اندیس Totox کمتر از ۲۶ می‌باشد (۱۹). در این بررسی محاسبه اندیس Totox روغن‌های مختلف نشان داد که با افزایش دفعات سرخ کردن مقدار این اندیس نیز به تدریج بالا رفته است. به طور کلی می‌توان گفت که در مطالعه حاضر میزان اندیس پراکسید، Totox، آنیزیدین و پلار در روغن‌های سرخ کردنی و مایع مورد مطالعه در حین آزمایش بالا رفت که این افزایش با توجه به ارقام موجود در سایر تحقیقات مشابه (۵، ۱۷-۱۹، ۲۱ و ۲۴) می‌تواند نشان‌گر ناپایداری این روغن‌ها نسبت به روغن‌های سایر کشورها می‌باشد. به نظر می‌رسد بر خلاف ادعای تولیدکنندگان روغن‌ها، مبنی بر پایداری روغن‌ها حتی بعد از چندین بار سرخ کردن (۲۱)، بیشتر روغن‌های سرخ کردنی با یک بار سرخ کردن پایداری خود را از دست داده و تنها روغن

Abstract

Evaluation of the stability of fatty acid content of natural lipid and frying oils available on the Iranian market during frying

Sisakhtnezhad, S.¹; Sheikhol-Islami, A.²; Kiani, A.³; Mohammadi, B.⁴; Darzi-Ramandi, M.⁵;
Parvin, N.⁵; Bahrami G.⁶

1. B.SC in Cellular and Molecular Biology, Center for Medical Biology Research, Kermanshah University of Medical Sciences.

2. Pharmacologist, Center for Medical Biology Research , Kermanshah University of Medical Sciences.

3. Ph.D Student of Toxicology, School of Pharmacy, Shaheed Beheshti University of Medical Sciences. Kermanshah University of Medical Sciences.

4. B.S. in Chemistry, Center for Medical Biology Research, Kermanshah University of Medical Sciences.

5. Medical Doctor (GP)

6. Associate Professor of Pharmacology, Center for Medical Biology Research, Kermanshah University of Medical Sciences.

Introduction: Frying is one of the most popular cooking methods. However, harmful substances are created during the frying process, with the stability of oil negatively affected. This study evaluates the stability of fatty acid content of several cooking and frying oils available on the Iranian market during the process of frying.

Materials and methods: Samples from 5 different frying oils and 12 samples of oils for cooking (natural lipids) were collected. All the frying oils as well as 6 samples of oils for cooking were subjected to fatty acid analysis using high performance liquid chromatography (HPLC). Frying performance of all the samples was chemically analyzed before and after the frying. Data were analyzed using a descriptive methods.

Results: The highest amount of trans fatty acids (up to 26.3% of total fatty acids) was found in some frying oils. The maximum and minimum of the sum of trans and saturated fatty acids were 33.7% and 5.9%, respectively. Chemical parameters of oils degradation were increased for the over-used frying oils. The parameters also went up for the cooking oils after the frying.

Discussion: This study shows a low stability of the frying oils available on the Iranian market making them unsafe for over using for the frying purposes. In addition cooking oils are not recommended for frying at all.

Key words: Oil, Frying, HPLC, Oxidation.

منابع

1. Formisano M, Percuoco G, and Percuoco S. Microbiological investigation of fermented milk drinks gas chromatography of the fatty acids in yoghurt. *Industries Agrarie* 1971; 7(8): 273-7
2. Gurr M, Harwood G.L. Lipid biochemistry 4th ed. London, Chapman and Hall 1991; P: 65-68
3. Hammond E. Oil quality management and measurement during crisp/snack frying in palmolein – what is important to product quality. *Malaysian Oil Science and Technology* 2002; 11(1): 9-13
4. Razali I, Badri M. Oil absorption, polymer and polar components formation during deep-fat frying of French fries in vegetable oils. *Palm Oil Developments* 2003; 38: 11-15
5. Razali I, Johari M, Nor A S. Effects of additives on quality and frying performance of palm superoilien during frying. *Palm Oil Developments* 2003; 38: 1-4
6. Paul S, Mittal G S. Regulation of use degraded oil/fat in deep-fat/oil frying. *Crit Rev Food Sci Nutr* 1997; 37(7): 635-62
7. Donnelly JK, and Robinson D S. Free radicals in foods. *Free Radic. Res.*, 1995; 22(2): 147-76
8. Quiles J L, et al.. Vitamin E supplementation increases the stability and the antioxidant capacity of refined olive oil. *Free Radic. Fes.*, 1999; 31: 129-35
9. Labuza T P. Kinetics of lipid oxidation in foods. *CRC Crit., Rev. Food Technol* 1971; 2: 355.
10. بهرامی غلامرضا. مطالعه تغییرات اسیدهای چرب در فرآیند تولید کره و روغن به روش سنتی. انتشارات دانشگاه علوم پزشکی کرمان، دوره هفتم، شماره ۱، زمستان ۱۳۷۸، ص: ۲۰-۲۵
11. Goburdhun D, Jhurree B. Effect of deep-fat frying on fat oxidation in soybean oil. *International Journal of Food Scince and Nutrition* 1995; 46(4): 363-71
12. Warner K. Impact of high – temperature food processing on fats and oils. *Adv. Exp. Med. Biol* 1999; 459: 67-
13. Smouse T. H.: In methods to assess oil quality and stability. Eds. K. Warner and N.A.M Eskin, AOCS, Champaign 1994; P: 17-36
14. Huang H, Ma L, Du L. and Huang X. Study on the effects of several antioxidants on the stability of oils. *Wei Sheng Yan Jiu*. 2000 ; 29(4): 248-50.

15. Pakash Kochhar S P. Stabilization of frying oils with natural antioxidative components. European Journal of Lipid Scince and Technoligy 2000; 102(8-9): 552-9
16. Kochhar S P: The composition of frying oils in: Frying improving quality. Wood Head Publishing Limited, 2001, P:87-90
17. Abdulkarim SM, Long K, Lai OM, Muhammad SKS, Ghazali, HM. Frying quality and stability of high-oleic Moringa oleifera seed oil in comparison with other vegetable oils. Food Chem, 2007; 105: 1382–1389
18. Choo WS, Birch J, Dufour JP. Physicochemical and quality characteristics of cold-pressed flaxseed oils. J Food Comp. and Anal 2007; 20: 202–211
19. Billek G, Guhr G, Waibel J. Quality assessments of frying fats: a comparison of four methods. J. Amer. Oil Chem. Soc. 1978; 55: 728-33
20. Troung JG. A universal, easy to use, and direct method for measuring % total polar components in degrading oils. 3rd International Symposium on deep-fat frying. Hagen 2000; 102(8-9): 586
21. Jose L, Quiles J L, Huertas JR, Battino M, Ramírez-Tortosa MC, Cassinello M., et al. The intake of fried Virgin olive or sunflower oils differently induces oxidative stress in rat liver microsomes. British Journal of Nutrition 2002; 88(1): 57-65
22. Fuhr J, Von Jan EH, Henschel J, Strauss HJ, Billek G and Lang K: Nutrition physiological aspects of deep frying fats.7. effect of deep frying fats on the lipid metabolism and the fatty acid composition of body lipids, Z Ernahrungswiss. 1975; 14 (3): 175-183
23. Przybylski R, Eskin M, Normand L. Frying performance of modified canola oils. In Preceedings of the 10th International Rapeseed Congress, Canberra, Australia, 1999, P: 348
24. Fauziah A, Razali I, Nor AS. Frying performance of palm olein and high oleic sunflower oil during batch frying of potato crisps. Palm Oil Developments 2000; 33: 1-7.
25. Bauman KH, Hessel F, Larras I, Muller T, Anrerer P, Kiefl R, et al. Dietary omega-3, omega-6, and omega-9 unsaturated fatty acid and growth factor and cytokine gene expression in unstimulated and simulated monocytes. A randomized volunteer study, Arterioscler Thromb vasc Biol. 1999; 19 (1): 59-66.
26. Young VM, Toborek M, Yang F. Effect of linoleic acid on endothelial cell inflammatory mediators, Metabolism 1988; 47 (5): 566-572.