

اندازه‌گیری و مقایسه مقدار اسیدفولیک در آردهای غنی شده و نان به روش کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا (HPLC) در شهر ارومیه

امیر حیدری^۱، محمدرضا وردست^۲، سامال یگانه زارع^۳، ناهید افرنگ^۳، سمیرا فهیمی^۳

تاریخ دریافت ۱۳۹۴/۱۲/۱۰ تاریخ پذیرش ۱۳۹۵/۰۲/۱۱

چکیده

پیش‌زمینه و هدف: نقش اسیدفولیک در عمل متابولیسم سلولی و رشد سلول‌های بدن بسیار حائز اهمیت است و به خاطر عدم سنتز آن در بدن ضرورت تأمین اسیدفولیک توسط رژیم غذائی بیشتر احساس می‌گردد. با توجه به مشکلات ناشی از فقر آهن و اسیدفولیک در بسیاری از کشورهای جهان بخصوص کشورهای در حال توسعه و فقیر، این ضرورت بیشتر احساس می‌گردد. سیاست‌الرام‌آور دولت در غنی‌سازی آرد توسط کارخانه‌های آردسازی ممکن است نیاز واقعی اکثریت جامعه را تأمین بنماید. بر اساس این ایده برای کنترل کمی اسیدفولیک در آردهای غنی شده ارومیه و همچنین تعیین میزان اسیدفولیک در نان برای مقایسه احتمال کاهش اسیدفولیک در پروسه پخت این پروژه طراحی گردید.

مواد و روش کار: برای این منظور انواع آرد و نان از نانوایی‌های سطح شهر و کارخانه‌های مختلف تأمین‌کننده آرد شهر جمع‌آوری و تهیه شد و پس از استخراج اسیدفولیک موجود در این نمونه‌ها و تبدیل آن به فرم قابلیت فلورسانس طی فرایند اکسیداسیون، مقادیر آن توسط کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا (HPLC) که مجهز به آشکارساز فلورسانس بود اندازه‌گیری گردید.

یافته‌ها: نتایج حاصله از اندازه‌گیری اسیدفولیک در ۳۰ نمونه از نانوایی‌های شهر ارومیه، به ترتیب نشان‌دهنده ۱/۰۲ و ۰/۸۵ میکروگرم اسیدفولیک در هر گرم آرد و نان نانوایی‌های سطح شهر می‌باشد. مقدار اسیدفولیک در نمونه‌های جمع‌آوری شده از ۵ کارخانه آردسازی سطح شهر ارومیه نشان‌گر مقادیر ۲/۴۰ و ۱/۰۷ میکروگرم در هر گرم آرد به ترتیب برای نمونه‌های آرد غنی شده و غنی نشده بود.

بحث و نتیجه‌گیری: نتایج قابل انتظار از نمونه‌های آرد و مقایسه آن با آردهای سطح شهر ارومیه، نشان‌دهنده این واقعیت است که متأسفانه افزایش اسیدفولیک در پروسه غنی‌سازی تنها ۲۵ درصد عملی گردیده و همچنین به نظر می‌رسد که در طی پروسه پخت نان، مقدار اسیدفولیک ۱۷ درصد کاهش می‌باشد.

کلیدواژه‌ها: اسیدفولیک، آرد غنی شده، کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا

مجله پزشکی ارومیه، دوره بیست و هفتم، شماره سوم، ص ۱۹۷-۱۸۷، خرداد ۱۳۹۵

آدرس مکاتبه: ارومیه - دانشگاه علوم پزشکی ارومیه - دانشکده داروسازی، گروه فارماکولوژی، تلفن: ۰۴۴ ۳۲۷۵ ۴۹۹۱

Email: Heydari.866@gmail.com

مقدمه

در ارتقا سطح سلامت جامعه محسوب می‌گردد. چراکه این ویتامین در تمام فعل و انفعالات بیولوژیکی که شامل انتقال واحدهای تک‌کربنیه است دخیل بوده و در چندین متابولیسم اساسی بخصوص تکثیر سلول‌های نظیر گلبول‌های قرمز و سفید و سلول‌های مخاطی روده دخالت دارد. در مطالعات جامعی که اواخر سال ۱۹۸۰ در امریکا انجام گردید مشخص شد که ۹۰ درصد مردم مبتلا به کمبود اسیدفولیک هستند. کمبود اسیدفولیک ممکن است درنتیجه مصرف ناکافی، اختلال در جذب، افزایش احتیاج یا اختلال متابولیسم و یا

فوولات از دسته ویتامین‌های گروه B است که محلول در آب بوده و مقادیر اضافی آن در بدن ذخیره نشده و از طریق ادرار دفع می‌شود. به همین دلیل باید همراه از طریق مواد غذایی به بدن رسانده شود. شکل سنتیک این ویتامین اسیدفولیک است که به حالت طبیعی در مواد غذایی وجود ندارد بلکه به حالت فولات در مواد غذایی بخصوص در سبزی‌های دارای برگ سبز، مرکبات، بادام‌زمینی و ... یافت می‌شود. اسیدفولیک یکی از ریزمغذی‌های مهم

^۱ دانشیار، گروه فارماکولوژی دانشکده داروسازی، دانشگاه علوم پزشکی ارومیه (نویسنده مسئول)

^۲ استادیار، گروه شیمی دارویی دانشکده داروسازی، دانشگاه علوم پزشکی ارومیه

^۳ مسئول آزمایشگاه، مرکز تحقیقات سلامت مواد غذایی و آشامیدنی، دانشگاه علوم پزشکی ارومیه

شدیم تا پایشی از وضعیت آردهای غنی‌سازی شده و نان‌های تهیه شده از آن‌ها در نانوایی‌های مختلف شهر ارومیه به عمل آوریم.

مواد و روش کار

ترکیبات بکار رفته در این پژوهش مواد خالص با درجه خلوص

در حد کروماتوگرافی بودند که عبارت‌اند از: اسیدوفولیک از شرکت سیگما-آلدریچ (Sigma-aldrich) و اسید فسفریک (W/W ۸۵ درصد)، محلول آمونیاک (۲۵ درصد)، سدیم استات، پتا سیم پرمگنات، هیدروژن پراکسید، پتا سیم منو هیدروژن فسفات، پتا سیم دی هیدروژن فسفات و متابول با درجه خلوص در حد کروماتوگرافی همگی از شرکت مرک (Merck) تهیه گردید.

دستگاه‌های مورداستفاده:

CE	دستگاه HPLC ساخت شرکت CECIL انگلستان	•
	4300	
(Chromatography system manager CE 4900		•
Biotech 2003 degasser UltrafluorDetector)		•
ترازو دیجیتال ساخت شرکت ALC ACCULAB (مدل		•
با دقت ۱۰۰۰۱ گرم		
همزن مغناطیسی ساخت شرکت Pars Azma Co مدل ST 04		•
شیکر ساخت شرکت Co 3031 GFL مدل Mixing block		•
شیکر ساخت شرکت Bioer Co مدل MB-102		•
سانتریفیوز شیکر ساخت شرکت Eppendorf Co مدل 5810		•
دستگاه آب دیونیزه کننده ساخت شرکت ELGA مجهز به فیلتر LC 136		•
دستگاه pH متر ساخت شرکت Metrohm مدل 827 pHlab		•
روش جمع‌آوری نمونه‌ها:		
تعداد ۳۰ نمونه آرد و ۳۰ نمونه نان از ۳۰ نانوایی در مناطق مختلف سطح شهر ارومیه و دو نوع آرد، غنی‌شده و غنی‌نشده، از ۵ کارخانه مختلف توزیع کننده آرد در سطح شهر ارومیه جمع‌آوری و هر کدام از نمونه‌ها از نظر اندازه‌گیری مقدار اسیدوفولیک سه بار مورد آزمایش قرار گرفتند. در جمع‌آوری نمونه‌های آرد و نان سعی گردید که نمونه نان از همان نمونه آردی باشد که در تهیه آن بکار رفته بود.		
روش اجرای آزمایش:		

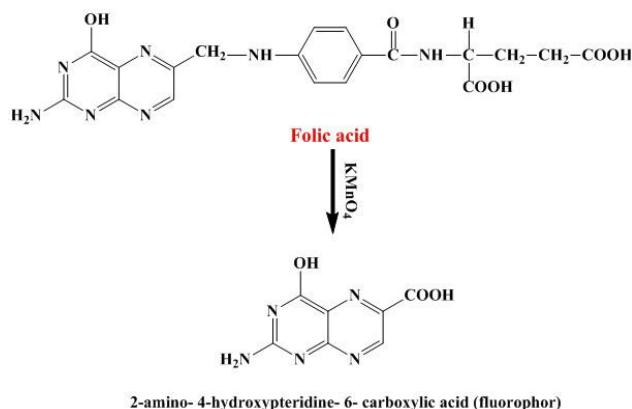
از دست دادن زیاد آن روی دهد. عوارض کمبود طولانی مدت آن در یک فرد بالغ کم‌خونی، تورم و قرمز شدن زبان، اختلالات گوارشی مانند اسهال و اختلالات روحی نظیر افسردگی می‌باشد. همچنین تأثیر کمبود آن در کودکان به صورت کاهش رشد، نمود پیدا می‌کند (۱).

غنی‌سازی مواد غذایی با ریزمندی‌ها در مقایسه با سایر راهکارهای پیشگیری و کنترل کمبود ریزمندی‌ها، به عنوان ارزان‌ترین و مؤثرترین راه برای کاهش شیوع کمبود ریزمندی‌ها در دنیا مطرح است. مطالعات زیادی در زمینه غنی‌سازی مواد غذایی مختلف با اسیدوفولیک و روش‌های اندازه‌گیری این ویتامین انجام یافته است، Breithaupt و همکاران در سال ۲۰۰۱ میلادی مقدار اسیدوفولیک را با HPLC در آبمیوه‌های غنی‌شده با این ویتامین اندازه‌گیری نمودند. اندازه‌گیری با یک استخراج فاز جامد و مرحله شستشو انجام گرفت. حد تشخیص ۰/۰۴ میلی‌گرم در لیتر بود. در صد بازیابی در دو نمونه با غلظت‌های ۰/۱ و ۰/۵ در حدود ۹۷ درصد بود. این روش برای آنالیز ۹ نمونه آبمیوه تجاری که شامل اسیدوفولیک در محدوده غلظتی ۰/۳-۰/۳ بود بکار گرفته شد (۲). در سال ۲۰۰۵ نیز Gujska و همکاران پژوهه‌ای را برای اندازه‌گیری اسیدوفولیک با استفاده از HPLC انجام دادند که جهت مقایسه مقادیر اسیدوفولیک در آردهای غنی‌شده و نان‌های پخته‌شده بود. این محققین سعی نمودند که تأثیر مراحل فرماناتسیون و پخت را در مقادیر این ویتامین پیدا کنند. نتایج به دست آمده کاهش ۱۲ تا ۲۱ درصدی از مقدار اسیدوفولیک را معلوم نمود (۳). همکاران در سال ۲۰۰۸ میلادی با HPLC مقدار اسیدوفولیک را در آردهای غنی‌شده با این ویتامین را اندازه‌گیری نمودند. نتایج حاصل نشان داد که از ۳۳ نمونه آرد ۵۱ درصد از نمونه‌ها کمتر از ۱/۵۵ میکروگرم بر گرم از اسیدوفولیک داشتند (۴). در ایران نیز با توجه به اینکه نان غذای اصلی سبد غذایی قشر وسیعی از جامعه را تشکیل می‌دهد، طرح ملی غنی‌سازی آرد با آهن و اسیدوفولیک در قالب ترکیبی به نام پرمیکس توسط تولیدکنندگان آرد از سال ۱۳۸۰ با نظارت وزارت بهداشت و درمان شروع گردید. فرمولاسیون این ترکیب به صورت ۴۲ گرم در صد سولفات فرو، ۰/۷۵ گرم در صد اسیدوفولیک و ۵۷/۲۵ گرم در صد نشاسته (پرکننده) می‌باشد. بر طبق محاسبات، آرد غنی‌سازی شده با پرمیکس، حاوی ۳۰ میلی‌گرم در کیلوگرم آرد، سولفات فرو و ۱/۵ میلی‌گرم در کیلوگرم آرد، اسیدوفولیک می‌باشد.

در این پژوهه به منظور حصول اطمینان از روند صحیح غنی‌سازی و کافی بودن میزان اسیدوفولیک در آردهای غنی‌سازی شده و نیز اطمینان از توزیع یکنواخت پرمیکس در آرد، بر آن

سپس ۴ دقیقه در دمای ۶۰ درجه سانتی گراد و با سرعت ۶۰۰ دور بر دقیقه توسط شیکر هم زده شده تا در این دما واکنش تبدیل اسیدفولیک به فلئوروفور موردنظر به طور کامل صورت گیرد. حال با افزودن حدود ۵۰ میکرو لیتر محلول آب اکسیژن ۰/۷۵ مولار مازاد پرمنگنات به منگنز (II) تبدیل شده و نمونه پس از ۳۰ ثانیه سوئیکاسیون، آماده تزریق به دستگاه HPLC خواهد بود که حدود ۲۰ میکرو لیتر از این نمونه به دستگاه تزریق و توسط دتکتور فلورسانس آشکارسازی و اندازه‌گیری صورت گرفته است^(۵).

برای تعیین اسیدفولیک به دلیل حساسیت فلئورسانسی کم این ماده ابتدا اسیدفولیک در حضور بافر استات در pH حدود ۴ توسط پرمنگنات به فلئوروفور، ۲-آمینو-۴-هیدروکسی پتربیدین -۶-کربوکسیلیک اسید تبدیل و سپس ترکیب موردنظر که هم غلظت با اسیدفولیک بود مورداندازه‌گیری قرار گرفت (شکل ۱). لذا ۱۰ میکرو لیتر نمونه استاندارد در محدوده غلظتی انتخاب و پس از تثبیت pH نمونه در حدود ۴ توسط ۱۴۰ میکرو لیتر بافر استات به غلظت ۲/۰ مولار، ۵۰ میکرو لیتر محلول پرمنگنات ۱/۰ مولار به نمونه موردنظر اضافه شده و نمونه به مدت ۱ دقیقه به هم زده شد و



شکل (۱): واکنش تبدیل اسیدفولیک به فلئوروفور مورداندازه‌گیری

میکرونی عبور داده شد و ۱۰ میکرو لیتر از نمونه استخراجی مشابه نمونه‌های استاندارد پس از تبدیل اسیدفولیک به فلئوروفور مربوطه اندازه‌گیری گردید^(۴).

جهت تشخیص و اندازه‌گیری مقادیر اسیدفولیک از دتکتور فلورسانس با طول موج تحریکی ۲۹۶ نانومتر (Excitation) و طول موج نشری ۴۴۰ نانومتر (Emission) استفاده گردید شرایط به کار رفته در دستگاه HPLC در جدول شماره (۱) آورده شده است. به عنوان فاز متحرک نیز مخلوطی از متانول و آب دیونیزه به نسبت ۲۰ به ۸۰ استفاده شد.

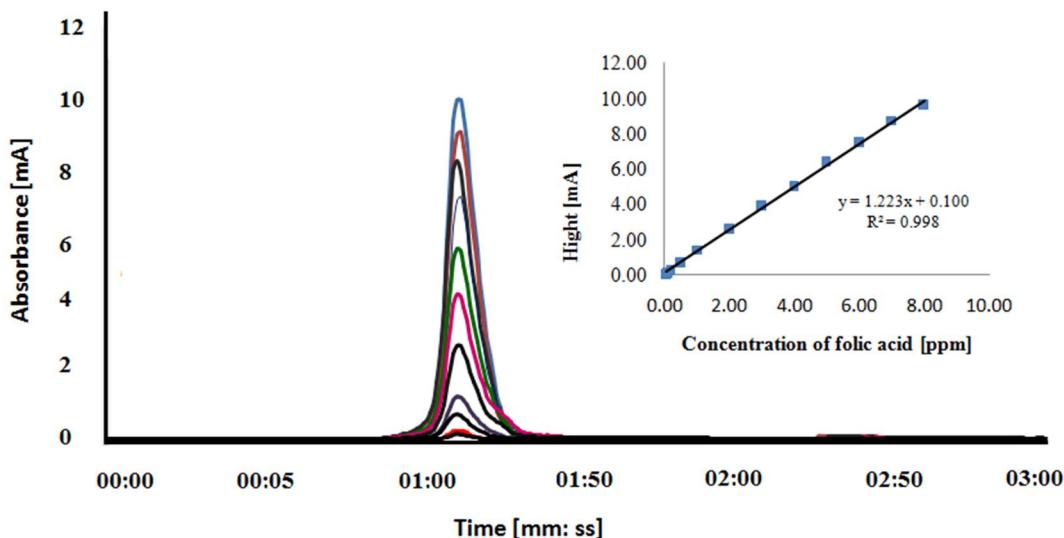
برای استخراج نمونه‌های حقیقی هم مقدار ۵ گرم از نمونه آرد یا نان توزین شده و توسط محلول‌های استخراج‌کننده مختلف مورد استخراج قرار گرفت (این محلول‌ها شامل بافر فسفات با pHهای ۷ و ۹ و بافر تترابورات-تری کلرواستات با pH ۸/۵ بود) که درنهایت بهترین جواب با محلول بافر فسفات با pH حدود ۹ به دست آمد. لذا حدود ۵ گرم نمونه پس از افزودن حدود ۵۰ میلی لیتر از محلول استخراج‌کننده به مدت ۳۰ دقیقه در دمای ۳۰ درجه سانتی گراد توسط شیکر هم زده شد و پس از تثبیت pH نمونه با اسید فسفریک در ۷، نمونه موردنظر به مدت ۱۵ دقیقه و با سرعت ۳۵۰۰ دور بر دقیقه سانتریفیوژ شد. سپس محلول استخراج شده از فیلتر ۰/۴۵ دیافراگم میکرونی عبور داده شد و پس از تصفیه با اتانول و آب دیونیزه به نسبت ۲۰ به ۸۰ استفاده شد.

جدول (۱): شرایط آزمایشی بکار رفته با دستگاه HPLC

پارامتر	شرط انتخابی
فاز ساکن	اکتا دسیل سیلان C18
طول ستون	۱۰ سانتی متر
فاز متحرک	متانول: آب دیونیزه (۲۰:۸۰)
سرعت جریان فاز متحرک	۱ (یک) میلی لیتر بر دقیقه
دماهی ستون	۵۰ درجه سانتی گراد
طول موج‌های جذب و نشر	طول موج جذبی ۲۹۶ نانومتر و طول موج نشری ۴۴۰ نانومتر
حجم نمونه تزریقی	۲۰ میکرو لیتر

اسیدفولیک ۱/۰۷ دقیقه به دست آمد. مقدار ضریب همبستگی منحنی $R^2=0.998$ و معادله منحنی برابر $Y=1.223X+0.100$ حاصل شد. بنابراین با توجه به اندازه‌گیری‌های انجام‌گرفته در خصوص مقدار اسیدفولیک در نمونه‌های آرد و نان سایر کشورها این منحنی یک منحنی کاملاً ایدئال و قابل اطمینان جهت ارزیابی مقدار اسیدفولیک در انواع آرد و نان موجود در بازار ایران محاسبه شود (شکل ۲).

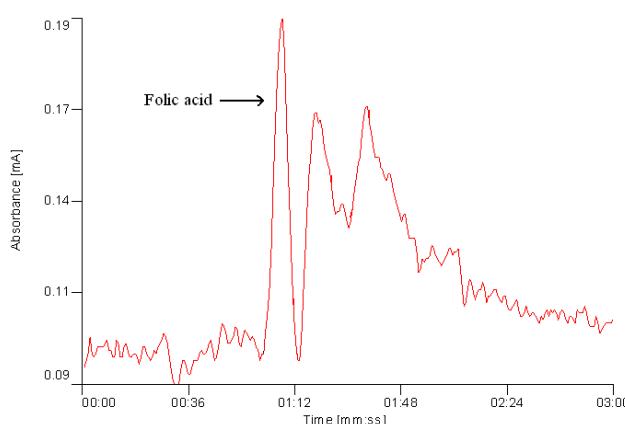
با تزریق غلظت‌های مختلف اسیدفولیک به سیستم، شدت پاسخ‌های متفاوتی نیز توسط آشکارساز حاصل گردید که با کمک داده‌های به دست آمده، یک منحنی استاندارد برحسب شدت پاسخ آشکارساز نسبت به غلظت‌های مختلف محلول استاندارد اسیدفولیک ترسیم گردید. نتایج مربوط به این منحنی نشان‌دهنده وجود یک رابطه خطی بین غلظت ماده مؤثر و شدت پاسخ آشکارساز در محدوده ۰/۰ تا ۸ میکروگرم بر لیتر است. زمان بازداری^۱ برای



شکل (۲): منحنی و نمودار کالیبراسیون نمونه‌های استاندارد اسیدفولیک در محدوده غلظتی ۰/۰ تا ۸ میکروگرم بر لیتر

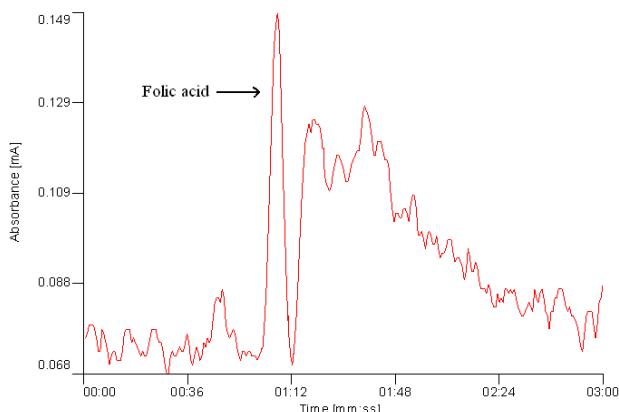
امکان اندازه‌گیری دقیق اسیدفولیک را در نان و آرد با دقت بالا را نمایش می‌دهد.

در شکل‌های ۳ و ۴ دو کروماتوگرام از دو نمونه آرد و نان به همراه پیک مربوط به اسیدفولیک در هر مورد آورده شده است. که



شکل (۳): کروماتوگرام اسیدفولیک برای نمونه آرد

^۱ Retention Time



شکل (۴): کروماتوگرام اسیدفولیک برای نمونه نان

از محلول استاندارد اسیدفولیک برحسب میلی‌گرم بر لیتر(ppm) با ۳ بار تکرار در ۳ روز متوالی موردبررسی قرار گرفت.
بررسی تغییرات Inter-day در نمونه حقیقی:
بهمنظور پایش تغییرات Inter-day در نمونه‌های حقیقی، ۵ نمونه آرد و ۵ نمونه نان به‌طور رندوم با سه تکرار برای هر نمونه در یک روز اندازه‌گیری شد و نتایج حاصل در جدول (۲) خلاصه شده است.

بررسی دقت و صحت روش اندازه‌گیری:
میزان دقت و صحت روش انتخاب شده با محاسبه دقت و صحت نتایج حاصل از آنالیز نمونه قابل ارزیابی می‌باشد. به این منظور میزان تغییرات Intra day و Inter day از طریق محاسبه مقدار انحراف استاندارد و ضریب واریانس موردبررسی قرار گرفت.
بهمنظور پایش تغییرات Inter day، ۳ غلظت متفاوت محلول استاندارد اسیدفولیک برحسب میلی‌گرم بر لیتر (ppm) موردبررسی قرار گرفتند و بهمنظور پایش تغییرات Intra day، ۳ غلظت مختلف

جدول (۲): نتایج مربوط به بررسی تغییرات Inter-day - اسیدفولیک در پنج نمونه آرد و نان

نمونه نان			نمونه آرد			\bar{x}
Precision	SD	اسیدفولیک (mg.g^{-1})	Precision	SD	اسیدفولیک (mg.g^{-1})	
۶/۹۹	۰/۰۷	۰/۹۸	۱۱/۸۳	۰/۱۴	۱/۱۹	۱
۲/۱۹	۰/۰۲	۰/۹۵	۸/۶۴	۰/۰۸	۰/۹۸	۲
۰/۷۳	۰/۰۱	۰/۹۵	۶/۰۲	۰/۰۷	۱/۱۳	۳
۲/۱۰	۰/۰۲	۰/۷۸	۱۱/۶۲	۰/۱۴	۱/۱۷	۴
۱۲/۸۰	۰/۰۹	۰/۶۷	۱/۷۹	۰/۰۲	۰/۸۵	۵

انجام شده و نتایج زیر حاصل شد (جدول ۳). بررسی نتایج نشان‌دهنده استخراج حدود ۷۲ درصد در نمونه‌های آرد و نان را نشان می‌دهد، لذا در محاسبات مربوط به استخراج از نمونه‌های حقیقی بایستی این درصد استخراج اعمال گردد.

بررسی میزان استخراج اسیدفولیک:
بهمنظور بررسی درصد استخراج اسیدفولیک یک نمونه آرد و یک نمونه نان برداشت شده و به روش افزایش استاندارد درصد استخراج و اثر ماتریکس آرد و نان در فرایند استخراج اسیدفولیک موردبررسی قرار گرفت. این آزمایش‌ها سه بار بر روی هر نمونه

جدول (۳): نتایج مربوط به افزایش استاندارد و درصد استخراج

ردیف	نمونه	اسیدوفولیک (mg.g ⁻¹)	بدون افزایش استاندارد		با افزایش استاندارد		درصد استخراج
			Precision	SD	(mg.g ⁻¹)	Precision	
۱	آرد	۰/۵۴	۷/۴۱	۰/۰۴	۰/۷۵	۹/۳۳	۷۲/۳۶
۲	نان	۰/۵۱	۶/۹۳	۰/۰۳	۰/۷۰	۷/۱۴	۷۲/۵۹

پخت و عمل فرماناتاسیون می‌باشد که این مقدار کاهش در مقایسه با کاهش ۲۱-۱۲ درصدی گزارش شده در سایر مقالات هم خوانی دارد. این نتایج بیانگر میانگین ۱/۰۲ میکروگرم اسیدوفولیک در هر گرم نمونه آرد و ۰/۸۵ میکروگرم در هر گرم نان می‌باشد (۳).

یافته‌ها
با توجه به جداول شماره ۴ و ۵ و ۶ و ۷ نتایج حاصل از این مطالعه به شرح زیر قابل ذکر می‌باشد:
در جدول ۴ نتایج حاصله نشان از یک کاهش ۱۶/۶۷ درصدی در میزان اسیدوفولیک از مرحله تبدیل آرد به نان با اعمال حرارت

جدول (۴): نتایج حاصل از اندازه‌گیری اسیدوفولیک در نمونه‌های آرد و نان جمع‌آوری شده از ۳۰ نانوایی شهر

ردیف	کارخانه تولیدی	نمونه آرد	میزان اسیدوفولیک (μg.g ⁻¹)	نمونه نان
۱	کارخانه آرد	۰/۶۸	۰/۵۷	
۲	کارخانه آرد	۰/۵۵	۰/۵۶	
۳	کارخانه آرد	۰/۶۴	۰/۵۹	
۴	کارخانه آرد	۰/۲۸	۰/۴۷	
۵	کارخانه آرد	۰/۶۸	۰/۶۶	
۶	کارخانه آرد	۱/۰۹	۰/۸۹	
۷	کارخانه آرد	۰/۷۷	۰/۶۵	
۸	کارخانه آرد	۰/۸۴	۰/۷۰	
۹	کارخانه آرد	۰/۶۵	۰/۷۴	
۱۰	کارخانه آرد	۰/۴۶	۰/۴۱	
	میانگین کارخانه آرد	۰/۶۶	۰/۶۲	
۱۱	کارخانه آرد	۱/۰۹	۰/۸۸	
۱۲	کارخانه آرد	۰/۷۶	۰/۷۳	
۱۳	کارخانه آرد	۰/۷۷	۰/۶۶	
۱۴	کارخانه آرد	۰/۷۳	۰/۶۸	
۱۵	کارخانه آرد	۰/۹۴	۰/۴۶	
۱۶	کارخانه آرد	۰/۶۰	۰/۴۶	
۱۷	کارخانه آرد	۰/۵۶	۰/۶۲	
۱۸	کارخانه آرد	۰/۴۶	۰/۳۷	
	میانگین کارخانه آرد	۰/۷۴	۰/۶۱	
۱۹	کارخانه آرد	۲/۲۰	۰/۹۴	
۲۰	کارخانه آرد	۲/۰۸	۱/۵۳	
۲۱	کارخانه آرد	۱/۶۱	۱/۶۰	

میزان اسیدفولیک ($\mu\text{g.g}^{-1}$)		کارخانه تولیدی	ردیف
نمونه نام	نمونه آرد		
۰/۶۲	۰/۸۲	C کارخانه آرد	۲۲
۰/۹۲	۰/۹۲	C کارخانه آرد	۲۳
۰/۹۲	۰/۹۲	C کارخانه آرد	۲۴
۱/۰۹	۱/۴۲	میانگین کارخانه آرد C	
۱/۷۳	۱/۹۵	D کارخانه آرد	۲۵
۱/۷۸	۱/۷۸	D کارخانه آرد	۲۶
۱/۴۴	۱/۰۳	D کارخانه آرد	۲۷
۱/۶۵	۱/۵۹	میانگین کارخانه آرد D	
۰/۷۸	۰/۷۸	E کارخانه آرد	۲۸
۱/۱۹	۱/۹۸	E کارخانه آرد	۲۹
۰/۹۵	۱/۳۸	میانگین کارخانه آرد E	
۱	۱/۸۴	F کارخانه آرد	۳۰
۰/۸۵	۱/۰۲	میانگین کل	

گردید). با در نظر گرفتن یک کاهش ۱۶/۶۷ درصدی پس از مرحله پخت، نتیجه مورد انتظار ۲ میکروگرم در هر گرم نان (۲۰۰ میکروگرم در ۱۰۰ گرم آرد) برآورده گردید. درحالی‌که با مراجعة به نتایج جدول ۴ مشخص می‌گردد نتایج حاصله کمتر از نتیجه مورد انتظار ۲ میکروگرم در هر گرم نمونه آرد یا نان می‌باشد که نشان از غنی نشدن آردهای مصرفی نانوایی‌ها با پرمیکس می‌باشد.

جدول شماره ۵ نتایج مربوط به آرد ۵ کارخانه اصلی تولیدکننده آرد نانوایی‌های شهر ارومیه قبل از غنی‌سازی با پرمیکس را نشان می‌دهد. با توجه به جدول مشخص می‌گردد میزان اسیدفولیک قبل از غنی‌سازی ۱/۰۷ میکروگرم بر گرم بوده که پس از غنی‌سازی به ۲/۴۰ میکروگرم بر گرم رسیده است (لازم به یادآوری است غنی‌سازی در محل کارخانه و به هنگام نمونه‌برداری انجام

جدول (۵): اندازه‌گیری اسیدفولیک در آرد تهیه شده از کارخانه‌های آرد شهر قبلاً و بعد از غنی‌سازی با پرمیکس

ردیف	کارخانه تولیدکننده	آرد قبل از غنی‌سازی	آرد پس از غنی‌سازی
۱	A کارخانه آرد	۱/۱۸	۳/۱۹
۲	B کارخانه آرد	۱/۵۴	۱/۸۷
۳	C کارخانه آرد	۱/۰۶	۲/۱۳
۴	D کارخانه آرد	۰/۷۴	۲/۰۷
۵	E کارخانه آرد	۰/۸۳	۲/۷۲
	میانگین کارخانه‌ها	۱/۰۷	۲/۴۰

در هر گرم نمونه (معادل ۱۰۰ میکروگرم در هر ۱۰۰ گرم نمونه) می‌باشد.

در جدول ۷ میزان اسیدفولیک در انواع آرد غلات موجود در بازار ایران ارائه شده است. در ضمن میزان فولات هم در این نوع

جدول ۶ توزیع مقادیر مختلف اسیدفولیک را در نمونه‌های آرد و نان نشان می‌دهد. با این نتیجه‌گیری که در حدود ۷۰ درصد نمونه‌های آرد و نان دارای مقادیر اسیدفولیک کمتر از ۱ میکروگرم

مابین نتایج به دست‌آمده از اندازه‌گیری و گزارش شده مشاهده می‌شود.

غلات که از USDA (United States Department of FSANZ (Food Standards Australia و Agriculture),(6) گزارش شده آورده شده که همخوانی خوبی New Zealand), (7)

جدول (۶): محدوده تغییرات غلظت اسیدوفولیک و درصد فراوانی هر نمونه در نمونه‌های آرد و نان جمع‌آوری‌شده از نانوایی‌ها

نمونه نان	نمونه آرد	محدوده تغییرات غلظت ($\mu\text{g.g}^{-1}$)
۵ (٪ ۱۶/۶۷)	۳ (٪ ۱۰)	۰/۲ – ۰/۵
۱۷ (٪ ۵۶/۶۶)	۱۷ (٪ ۵۶/۶۶)	۰/۵ – ۱/۰
۳ (٪ ۱۰)	۳ (٪ ۱۰)	۱/۰ – ۱/۵
۵ (٪ ۱۶/۶۷)	۵ (٪ ۱۶/۶۷)	۱/۵ – ۲/۰
۰ (٪ ۰)	۲ (٪ ۶/۶۷)	$\geq ۲/۰$
۳۰ (٪ ۱۰۰)	۳۰ (٪ ۱۰۰)	جمع کل

جدول (۷): اندازه‌گیری میزان اسیدوفولیک در نمونه‌های مختلف انواع آردهای موجود در بازار

نوع آرد	اندازه‌گیری شده	گزارش شده از USDA	میزان اسیدوفولیک (μg/100 g)	گزارش شده از FSANZ
آرد برج گل‌ها	۶	۴	۱۰۳	گزارش نشده
آرد برج غچه	۶	-	-	-
آرد برج ترخینه	۱۹	-	-	-
آرد سفید NC	۳۲	۴۴	۱۰۳	۴۷
آرد سفید گل‌ها	۵۸	۴۴	۱۰۳	گزارش نشده
آرد سوخاری گل‌ها	۸۸	-	-	-
آرد سوخاری ترخینه	۱۰۰	-	-	-
آرد قنادی ترخینه	۱۲۴	-	-	-
آرد ذرت گل‌ها	۸۸	۲۵	۲۵	۱
آرد سیب‌زمینی گل‌ها	۷۶	۲۵	۲۵	۳۰
آرد نخودچی گل‌ها	۱۱۲	۴۳۷	۴۳۷	۱۸۰

نقص لوله عصبی در دوران حاملگی قراردادند. برنامه غنی‌سازی مواد غذائی از جمله آرد با اسیدوفولیک در بیش از ۴۰ کشور جهان در حال حاضر اجباری گردیده است درحالی‌که فقط ۴ کشور نسبت به ارزیابی این موضوع اقدام نموده‌اند (۸,۹).

حال با ارائه گزارش شفافی از وضعیت آرد و نان‌های غنی‌سازی شده مورد مصرف، مصرف‌کنندگان و سایر منابع تأمین کننده این ویتامین، می‌توان در خصوص لزوم یا عدم لزوم غنی‌سازی و میزان غنی‌سازی در ایران بحث نمود.

با توجه به دلایل متقن مبنی بر اهمیت موضوع، مسئولین بهداشتی ایران برای اولین بار در سال ۱۳۸۰ برنامه غنی‌سازی آرد

بحث و نتیجه‌گیری

میزان اسیدوفولیک میزان اسیدوفولیک در سبد غذایی افراد در کشورهای مختلف متفاوت بوده و بر اساس شرایط و پارامترهای مختلف آن جامعه تعریف شده است. طرح غنی‌سازی آرد در سال‌های اخیر موردن توجه قرار گرفته است. این موضوع بدقتربی حائز اهمیت است که در سال ۱۹۹۸ میلادی در امریکا غنی‌سازی آرد با اسیدوفولیک جهت برآورده نیاز خانواده‌ها به صورت متداول جز طرح‌های ملی و اجباری تبدیل گردیده است. علاوه بر آمریکا، اکثر کشورهای اروپائی نیز غنی‌سازی آردهای خود را با اسیدوفولیک در سرلوحه اقدامات پیشگیرانه به منظور کاهش کم‌خونی‌ها و احتمال

۱۰۰ گرم از آرد را نشان می‌دهد و این مقدار در آردها قبل از غنی‌سازی مقدار ۱۰۷ میکروگرم بر ۱۰۰ گرم از آرد را نشان می‌دهد که با مقادیر آردهای نانوائی‌ها همخوانی دارد. این مسئله نشان‌گر این واقعیت است که آردهای توزیع یافته در نانوائی‌ها اکثرًا پروسه غنی‌سازی را طی نمی‌نمایند.

مقدار اسیدفولیک در نان‌های پخته شده، ۸۵ میکروگرم بر ۱۰۰ گرم از نان را نشان می‌دهد. این مقدار، کاهش ۱۶/۶۷ درصدی را در طی پروسه فرماناتاسیون و حرارت پخت نشان می‌دهد. مقدار کاهش اسیدفولیک در مطالعه ما با مقادیر گزارش شده در منابع علمی که مقدار کاهش را ۱۲-۲۲ در صد گزارش نموده‌اند، مطابقت کاملاً خوبی را نشان می‌دهد(۳).

بر اساس نتایج حاصله از کاهش مقدار اسیدفولیک درنتیجه پروسه تهیه نان، آیا بهتر نیست ما مقدار کاهش اسیدفولیک را به صورت افزایشی به آردهای غنی‌شده اضافه بنماییم. به عنوان مثال بجای افزایش ۱۵۰ میکروگرم مقدار ۱۷۰ میکروگرم در طی مرحله غنی‌سازی اضافه نماییم که بعد از کاهش به مقدار موردنظر ما برسد. نتایج این پژوهه حاکی از مقدار اسیدفولیک کمتر از ۱۰۰ میکروگرم بر ۱۰۰ گرم از آردهای نانوائی‌ها می‌تواند ناشی از عدم هموژناتاسیون یکنواخت در آردها باشد که معمولاً مخلوط مقدار کم اسیدفولیک به صورت پودر با حجم زیاد آرد آن هم به صورت پودر در حالت جامد و درنهایت به دست آوردن مخلوط کاملاً یکسان و هموژن از دو فاز جامد کاری است سب دشوار و مشکل که البته باید توضیح بدھیم که کارخانه‌های آردسازی با استفاده از توربین‌های مکنده قوی این معضل را حل نموده‌اند.

توجیه بعدی در ارتباط با عدم موفقیت طرح فوق ممکن است درنتیجه عدم حمایت‌های مالی ارگان‌های دخیل در امر غنی‌سازی باشد که در این صورت کارخانه‌های آردسازی امکان ادامه طرح فوق را نخواهند داشت.

درنهایت وجود مقادیر متفاوت در مقدار اسیدفولیک شاید به دلیل کم‌همیت گرفتن موضوع توسط مسئولین کارخانه‌های آردسازی باشد و چون کنترل منظم و دقیق و عدم ارسال گزارش‌های پایش موضوع به اطلاع کارخانه‌های رسانده نمی‌شود لذا در بسیاری از مواقع آن‌ها افزایش و غنی‌سازی را به فراموشی می‌سپارند و نتیجه امر تنها ۲۵ در صد از موفقیت غنی‌سازی را در نمونه‌های آرد نشان می‌دهد.

را با آهن و اسیدفولیک در استان بوشهر آغاز کردند. بر اساس توصیه سازمان بهداشت جهانی غنی‌سازی آرد با اسیدفولیک به مقدار ۱۵۰ میکروگرم بر ۱۰۰ گرم از آرد طی تصویب‌نامه شماره ۱۱۸۶۳/ت/۳۰۸۲۶ مورخه ۸۳/۴/۳ هیئت‌وزیران، دولت دستورالعمل غنی‌سازی آرد خبازی‌ها را به عنوان راهکار موضوع ابلاغ نمود. از سال ۱۳۸۶ طرح غنی‌سازی آردها با اسیدفولیک توسط کارخانه‌های آردسازی اجباری گردید. مسلماً در افزایش اسیدفولیک به آردها که درنهایت به صورت نان پخته شده توسط اقشار مختلف جامعه مصرف خواهد گردید، بایستی مقدار افزایش با نیاز واقعی مردم مطابقت داشته باشد. این مسئله به طور مستقیم با سبد غذائی مورد مصرف مردم ارتباط خواهد داشت. بنابراین دانستن محتويات سبد غذائی و مقادیر موجود اسیدفولیک در محتويات آن و سپس محاسبه مقدار نیاز واقعی به اسیدفولیک و بعد در نظر گرفتن مقدار افزایش می‌تواند یکی از چالش‌های مهم در پیش روی متخصصین تغذیه قرار بگیرد.

در ایران بر اساس قولانی وزارت بهداشت غنی‌سازی آرد با اسیدفولیک به ازای ۱۵۰ میکروگرم اسیدفولیک بر ۱۰۰ گرم از آرد تعیین گردیده است. این غنی‌سازی با افزایش مخلوط پرمیکس که محتوى آهن و اسیدفولیک می‌باشد صورت می‌گیرد. در کشور ایران بر اساس مطالعات مصرف مواد غذائی در خانوارهای شهری و روستایی، سرانه روزانه مصرف نان ۳۲۰ گرم تعیین شده است. بدین جهت نان به عنوان یک عامل غذائی مناسب برای غنی‌سازی با آهن و اسیدفولیک در نظر گرفته شده است (۱).

برای پایش منظم و مستمر انجام عمل غنی‌سازی آردهای نانوائی‌ها نیاز به طراحی روش اندازه‌گیری دقیق و قابل انجام در آزمایشگاه‌های کنترل بیشتر احساس می‌گردد. لذا ما بر این اساس تضمیم گرفتیم موضوع اندازه‌گیری اسیدفولیک را در آردهای غنی‌شده از منابع علمی جستجو و سپس از بین آن‌ها، آسان‌ترین و قابل اجرا بودن آزمایش را، راهاندازی بنماییم (۱۰-۱۲).

طبق نتایج حاصله از ۳۰ نمونه آرد نانوائی‌های شهر ارومیه مقدار متوسط اسیدفولیک در آن‌ها ۱۰۲ میکروگرم بر ۱۰۰ گرم از آرد می‌باشد. این مقدار نسبت به انتظار ما از غنی‌سازی بحسب محاسبات انجام شده یعنی ۱۵۰ میکروگرم بر ۱۰۰ گرم از آرد غنی‌شده کمتر می‌باشد. مقدار اسیدفولیک به دست‌آمده در مراجعت مستقیم به کارخانه‌های آردسازی ارومیه مقدار ۲۴۰ میکروگرم بر

References:

- Office of Community Nutrition Ministry of Health, Treatment and Medical Education, strategies to prevent micronutrient deficiency with emphasis on nutrient enrichment. Tehran: 2004. (Persian)
- Breithaupt DE. Determination of folic acid by ion-pair RP-HPLC in vitamin-fortified fruit juices after

- solid-phase extraction. Food chemistry 2001;74(4):521–5.
3. Gujska E, Majewska K. Effect of baking process on added folic acid and endogenous folates stability in wheat and rye breads. Plant Foods Hum Nutr 2005;60(2):37–42.
 4. Alaburda J, de Almeida AP, Shundo L, Ruvieri V, Sabino M. Determination of folic acid in fortified wheat flours. J food composition Anal 2008;21(4):336–42.
 5. Ichinose N, Tsuneyoshi T, Kato M, Suzuki T, Ikeda S. Fluorescent high-performance liquid chromatography of folic acid and its derivatives using permanganate as a fluorogenic reagent. Fresenius J Anal Chem 1993;346(6–9):841–6.
 6. USDA (United States Department of Agriculture), National Nutrient Database for Standard Reference, Agriculture Research Service, National Agriculture Library [Internet]. 2011 [cited 2016 Jun 11]. Available from: <https://ndb.nal.usda.gov/>
 7. Food Standards Australia New Zealand [Internet]. 2006 [cited 2016 Jun 11]. Available from: <http://www.foodstandards.gov.au/Pages/default.aspx>
 8. Abdollahi Z, Elmadfa I. Folate, vitamin B12 and homocysteine status in women of childbearing age: baseline data of folic acid wheat flour fortification in Iran. Ann Nutr Metab 2008; 53: 143-50.
 9. Centers for Disease Control and Prevention (CDC). Trends in wheat-flour fortification with folic acid and iron--worldwide, 2004 and 2007. MMWR Morb Mortal Wkly Rep 2008;57(1):8–10.
 10. Klaczkow G, Anuszewska E. The use of HPLC method for determination of the folic acid in multi-component vitamin preparations. Acta Pol Pharm 2000; 57: 257-60.
 11. Póo-Prieto R, Haytowitz DB, Holden JM, Rogers G, Choumenkovitch SF, Jacques PF, et al. Use of the affinity/HPLC method for quantitative estimation of folic acid in enriched cereal-grain products. J Nutr 2006;136(12):3079–83.
 12. Beecher GR, Doherty RF. Liquid chromatographic method for the measurement of food folates and folic acid. Faseb J 2000; 14; 293-7.

DETERMINATION AND COMPARISON OF FOLIC ACID IN FORTIFIED WHEAT FLOURS AND BREADS BY HIGH PERFORMANCE LIQUID CHROMATOGRAPHY (HPLC) IN THE URMIA CITY

Amir Heydari^{1}, Mohammad Reza Vardast[†], Samal Yeganeh Zare[†], Nahid Afrang[‡], Samira Fahimi[§]*

Received: 1 Mar, 2016; Accepted: 1 May, 2016

Abstract

Background & Aims: Folate has been identified as one of the most important water-soluble B vitamins for normal metabolic function and it is essential for normal human cell division and cell growth. Since humans cannot synthesize folates, they must obtain from dietary sources. The most important dietary sources of folates are fortified foods, and cereal products with folate content of 50-200 µg/100 g. In Iran the majority of people consume bread as an ideal food, because of the reasonable price and availability. The objective of this study was to describe a method for determination of folic acid in wheat flours and breads.

Materials & Methods: The method consisted of several procedures, including an extraction technique, oxidation of folic acid to increase fluorescent properties, and a modified HPLC with fluorescence detection method. Thirty enriched flours and thirty bread samples were purchased from the local baker markets in Urmia.

Results: The standard curve for folic acid passed through the origin and was liner over the range 0.1-8 µg/L. The peak of folic acid appeared as sharp with retention times of 1.12 minutes. The accuracy of the method ranges between 99.2% and 103.7% for intra-day analysis and 98.8% and 106.9% for inter-days analysis. The limit of detection for folic acid was 0.03µg/L. The mean concentration of folic acid was 102 µg and 85 µg per 100 gram of flour and bread, respectively.

Conclusion: This work is a preferred method for folic acid analysis because it is rugged, fast, specific and sensitive. Estimation of folic acid in wheat flour was less than those based on calculations as done for enriched flours. There was 17% decrease of folic acid from flour to bread stage.

Keywords: Folic acid, Fortified wheat flours, High Performance Liquid Chromatography

Address: Department of Pharmacology, Faculty of Pharmacy, Urmia University of Medical Science, Urmia, Iran

Tel: +98 44 3275 4991

Email: heydari.866@gmail.com

SOURCE: URMIA MED J 2016; 27(3): 197 ISSN: 1027-3727

¹ Associate Professor, Department of Pharmacology, Faculty of Pharmacy, Urmia University of Medical Science, Urmia, Iran (Corresponding Author)

² Assistant Professor, Department of Medicinal Chemistry, Faculty of Pharmacy, Urmia University of Medical Science, Urmia, Iran

³ Food and Beverages Safety Research Center, Urmia University of Medical Sciences, Urmia, Iran

⁴ Food and Beverages Safety Research Center, Urmia University of Medical Sciences, Urmia, Iran

⁵ Food and Beverages Safety Research Center, Urmia University of Medical Sciences, Urmia, Iran