

## بررسی امکان تشخیص تقلب در نوشیدنی مالت با روش کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا و دی-الکتریک

فریده کیوانی هف高尚انی<sup>۱</sup>، مجتبی نادری بداجی<sup>۲\*</sup>، مهدی قاسمی و رنا مخواستی<sup>۳</sup>، زهرا ایزدی<sup>۴</sup>.

۱. فارغ التحصیل کارشناسی ارشد، گروه مهندسی مکانیک بیوسیستم، دانشکده کشاورزی، دانشگاه شهر کرد (farideh.keivani@gmail.com)
۲. دانشیار، گروه مهندسی مکانیک بیوسیستم، دانشکده کشاورزی، دانشگاه شهر کرد (naderi.mojtaba@sku.ac.ir; m.naderi@ut.ac)
۳. دانشیار، گروه مهندسی مکانیک بیوسیستم، دانشکده کشاورزی، دانشگاه شهر کرد (ghasemymahdi@gmail.com)
۴. استاد بار، گروه مهندسی مکانیک بیوسیستم، دانشکده کشاورزی، دانشگاه شهر کرد (izadi.1365@yahoo.com)

### چکیده

نوشیدنی مالت فرآورده‌ای است که از اختلاط مالت جو یا عصاره آن، آب، رازک، گاز کربنیک و مواد افزودنی مجاز با شیرین کننده و یا بدون آن تهیه می‌شود. طبق آمار استفاده از شیرین کننده‌های غیر طبیعی و غیر مجاز در صنایع نوشیدنی‌های مالت گسترده است. در این راستا، پژوهش حاضر با هدف ارزیابی مقایسه‌ای کربوهیدرات‌های شاخص موجود در نوشیدنی مالت کلاسیک به روش کروماتوگرافی مایع با عمق‌دالی و روش دی-الکتریک به منظور تشخیص تقلب از طریق شناسایی ترکیبات قندی موجود در نوشیدنی مالت ساده انجام شد. یک حسگر دی-الکتریک استوانه‌ای با استفاده از یک دستگاه مولد تابع و تحلیل‌گر طیف برای استخراج طیف‌های دی-الکتریک در محدوده ۱۰۰-۱۵۰ مگاهرتز استفاده شدند. در گام اول با تهیه انواعی از محلول آب-قند شامل گلوکز، ساکاروز، فروکتوز، اینورت، شربت غنی از فروکتوز و عصاره مالت، بررسی شد که تا چه حد روش دی-الکتریک امکان تشخیص و تفکیک انواع قند به شکل محلول در آب را می‌تواند داشته باشد. نمونه‌هایی نیز به شکل محلول قند‌های ترکیبی موردن آزمون قرار گرفت. در گام بعد هفت نمونه از برندهای تجاری نوشیدنی مالت ساده موجود در بازار همراه با یک نمونه محلول مشابه با مالت جو با استفاده از حسگر استوانه‌ای مورد اندازه‌گیری قرار گرفت. همچنین ترکیبات قندی این نمونه‌ها با روش استاندارد HPLC اندازه‌گیری شد. نتایج این مطالعه نشان داد تحلیل مؤلفه‌های اصلی با دو مؤلفه‌ی اصلی PC1 و PC2، قابلیت تشخیص انواع قند‌های مستقل و ترکیبی از یکدیگر را دارد. همچنین در روش دی-الکتریک این امکان وجود دارد که در صورت بروز تقلب به شکل استفاده بیش از حد از یک قند غیر مجاز آن را با استفاده از این روش شناسایی نمود.

کلمات کلیدی:

تقلب، نوشیدنی مالت، حسگر استوانه‌ای، کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا، طیف‌تگاری توان دی-الکتریک.

\*نویسنده مسئول

## بررسی امکان تشخیص تقلب در نوشیدنی مالت با روش روش کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا و دیالکتریک

### مقدمه

با افزایش جمعیت و گسترش شهرنشینی و افزایش تقاضا برای مواد غذایی، تولید کنندگان سودجو با انتگریه به دست آوردن سود بیشتر دست به تقلب‌های گستردگی در تولید انواع مواد غذایی زده‌اند. مخصوصاً در جوامعی که استانداردهای مناسب برای کنترل کیفی مواد غذایی و قوانین و مقررات سخت‌گیرانه برای مبارزه با مختلفین وجود ندارد، تقلب در مواد غذایی به وفور اتفاق می‌افتد. جدا از غیر قانونی بودن تقلب، مصرف مواد غذایی تقلبی تهدیدی برای سلامتی جامعه به شمار می‌آید و در بعضی مواقع می‌تواند حتی منجر به مرگ نیز شود [۱]. تقلبات مواد غذایی به واسطه شناسایی مواد و ترکیبات در حالت طبیعی و بدون تقلب در مقایسه با مواد و ترکیبات در حالتی که مواد غذایی دارای تقلب هستند مشخص می‌شود. بنابراین مشخصات مواد طبیعی موجود در انواع مواد غذایی از قبل باید به وسیله ضوابط قانونی مشخص شود و برای آنها حدود حداقل و حداقل تعداد تعیین گردد [۲]. در ایران نوشیدنی مالت به طور عمده از اختلاط مالت یا عصاره آن، آب، رازک، گاز کربنیک و مواد افزودنی مجاز با شیرین‌کننده و با بدون آن تهیه می‌شود و دارای ارزش تغذیه‌ای بالایی می‌باشد [۳، ۴]. تولید نوشیدنی مالت با عصاره گیری گرم از مالت صورت می‌گیرد که ۹۰ تا ۹۲ درصد از ترکیبات عصاره، کربوهیدرات‌های محلول استحصال شده می‌باشد [۵]. تنوع گستردگی کربوهیدرات‌ها در این محصولات منجر به توسعه تکنیک‌های متعددی برای اندازه گیری کربوهیدرات‌ها شده است. در این راستا، روش‌های کروماتوگرافی به طور موقت آزمایش برای ارزیابی صحیح نوشیدنی‌ها مورد استفاده قرار گرفته‌اند [۶ و ۷]. در این بین می‌توان به مزیت‌های روش دیالکتریک نسبت به سایر روش‌ها، از جمله هزینه کم، سرعت بالا و کاربری آسان آن اشاره کرد.

در زمینه سنجش کربوهیدرات در نوشیدنی‌های مالت، Floridi و همکاران به مطالعه و اندازه گیری کربوهیدرات‌ها در ورت و آجوج به روش کروماتوگرافی مایع پرداختند. نتایج پژوهش آن‌ها نشان داد که حدود ۲۹ درصد از کربوهیدرات‌های موجود در نوشیدنی الکلی از نوع قندهای تخمیری می‌باشد [۸]. در پژوهشی دیگر Bamforth و همکاران محتوا کربوهیدراتی نوشیدنی الکلی را بررسی کردند. نتایج پژوهش آن‌ها حاکی از آن بود که میزان کل کربوهیدرات‌های موجود در نوشیدنی در هر سروینگ (Serving) دارای حدود ۱۰ الی ۲۰ گرم کربوهیدرات می‌باشد [۹]. علاوه بر این، Ferreira و Martins به بررسی مقدار کربوهیدرات‌ها در نوشیدنی آجوج پرداختند که بر مبنای نتایج، میانگین غلظت کربوهیدرات‌ها در نمونه‌های مورد مطالعه به ترتیب فروکتوز ۲/۴۶ گرم بر لیتر، گلوکز ۵/۶۰ گرم بر لیتر و مالتوز ۱۳/۴۴ گرم بر لیتر بود [۱۰]. Jurkova و همکاران نیز به تعیین درصد مجموع کربوهیدرات‌ها در آجوج با استفاده از کروماتوگرافی مایع پرداختند. نتایج این مطالعه نشان داد که غلظت گلوکز در نمونه الکل دار تنها ۳/۴۳ گرم بر ۱۰۰ میلی لیتر بود؛ در حالی که در نمونه غیر الکلی، این میزان معادل ۳/۸۲ گرم بر ۱۰۰ میلی لیتر به دست آمده بود [۱۱].

از آنجا که مالت و فرآورده‌های آن بعنوان مواد اولیه بصورت مستقیم مورد استفاده قرار می‌گیرند و کاربردهای فراوانی در صنایع غذایی دارند، لذا توجه به سلامت و ایمنی آن ضروری است. امروزه همگام با افزایش سطح آگاهی تغذیه‌ای مصرف کنندگان مواد غذایی، ارزش و اهمیت نوشیدنی‌های ساخته شده بر اساس مواد طبیعی در

مقابل نوشیدنی‌های ساخته شده از مواد ستزی روز به روز مهم تر شده است. این موضوع سبب شده است تا گرايش به مصرف نوشیدنی‌های طبیعی از جمله نوشیدنی‌های مالت به صورت کلاسيك و طعمدار و استفاده از آن در رژيم غذائي روزانه افراد افزایش يابد [۱۲]. برای توليد نوشیدنی‌های ملت از مواد ديجري مثل ملت دانه‌های ذرت شيرين شده، برنج و دکستروز برای ايجاد طعم شيرين و برخى افزومني‌های مجاز خوراکي نيز استفاده می‌شود. استاندارد نوشیدنی مالت در ايران نخستين بار در سال ۱۳۶۱ تدوين شد. اين استاندارد بر اساس پيشنهادهاي واصله و برسی توسط موسسه استاندارد و تحقیقات صنعتی ایران و تایید کمیسیون‌های مربوط برای پنجمین بار مورد تجدید نظر قرار گرفت و در اجلاس کمیته ملی استاندارد خوراک و فراورده‌های کشاورزی مورخ ۹۰/۲/۲۲ با عنوان نوشیدنی مالت- ویژگی‌ها به شماره ۲۲۷۹ تصویب شد (سازمان ملي استاندارد ايران، استاندارد ۲۲۷۹). مطابق با اين استاندارد، انواع شيرين کننده‌های مجاز در توليد نوشیدنی مالت طعم دار عبارتند از شکر، گلوکز، قند انورت، فروکتوز و شربت ذرت با فروکتوز بالا. مطابق همين استاندارد افزومن هر نوع شيرين کننده به نوشیدنی مالت ساده و همچنین استفاده از شيرين کننده‌های مالتوز، پورمالتوز، شربت ذرت با مالتوز بالا در نوشیدنی‌های مالت ساده غير مجاز می‌باشد. در نهايىت، نوشیدنی مالت ساده توليدی باید حداقل داراي مواد جامد محلول (درجه بريكس) به اندازه ۴/۵ گرم بر صد ميلی ليترا باشد كه اين مقدار کميئه باید تماما از مالت جو مورد مصرف حاصل شود. در نوشیدنی‌های طعمدار اين مقدار بین ۴/۵-۶ گرم بر صد ميلی ليترا است كه به طور مشابه ۴/۵ گرم بر صد ميلی ليترا آن باید الزاما از مالت مورد مصرف حاصل شود. طبق آمار غير رسمي موجود (مذاكرات شفاهي با صنایع توليد مالت جو)، در ايران سالانه حدود ۶۰۰ ميليون ليترا نوع نوشیدنی‌های مالت توليد می‌شود. مطابق با استاندارد ۲۲۷۹ (سازمان ملي استاندارد ايران) و در صورتی كه حداقل ۴/۵ درجه بريكس نوشیدنی‌ها از مالت جو حاصل شده باشد، برآورد می‌شود كه ميزان نياز صنایع توليدی نوشیدنی به مالت جو حدود ۵۰-۶۰ هزار تن در سال باشد. اين در حالی است كه توليد مالت جو در کشور تنها توسيع معذود كارخانه‌هایي انجام می‌شود كه مجموع توليد آنها حدود ۱۰ هزار تن در سال می‌باشد. اين آمار به خوبی نشان می‌دهد كه استفاده از شيرين کننده‌های غيرطبیعی و غيرمجاز در صنایع نوشیدنی‌های مالت گستردگ است. علی‌رغم تدوين استاندارد ديجري با عنوان نوشیدنی مالت- روش‌های آزمون (سازمان ملي استاندارد اiran، استاندارد ۲۲۸۰) جهت کنترل کيفيت نوشیدنی‌های توليدی به نظر می‌رسد كه اجرای اين استاندارد به دليل روش‌های پيچide و زمان بر تاکنون محقق نشده است. در استاندارد ۲۲۸۰ مجموعه‌اي از آزمون‌های فيزيکي و شيمياي شامل رنگ، طعم و بو، اندازه‌گيري گاز كربنيك، وزن مخصوص، H<sub>p</sub>، مواد جامد محلول (درجه بريكس)، مواد جامد خشك کل، خاکستر کل، اسيديته کل، ميزان قند آحيانکننده و قند کل، باقی مانده الكل اتيليك، كدورت و فلزات سنگين با ابزارها و روش‌های شيمياي خاص خود ارائه شده‌اند.

روش طيف نگاری دیالكتريک به عنوان يك روش ساده و کم هزينه در تشخيص کيفيت مواد غذائي در سالیان اخیر مورد توجه قرار گرفته است. در اين روش خواص دیالكتريک (اساسا شامل ضريب دیالكتريک و فاكتور افت) ماده تابعی از فرکانس ميدان الکترونيکي اندازه‌گيري و با خواص فيزيکي و شيمياي ماده ارتباط داده می‌شود. رفتار دیالكتريک ماده تحت تاثير عواملی شامل دماي نمونه و فرکانس ميدان و خصوصيات فيزيکي ماده مانند ميزان رطوبت، چگالي، ترکيب و ساختار شيمياي ماده می‌باشد. به طور ساده حضور هر گونه ترکيب شيمياي كه قابلیت اتحلال در آب داشته باشد می‌تواند باعث کاهش قطبیت مولکول های آب در ماده شده و خواص دیالكتريک آن را تغيير دهد. مولکول های قند از ساختارهای ساده تا پيچide بسته به تعداد گروههای OH پس از اتحلال با آب تاثير متفاوتی بر خاصیت قطبی آب ايجاد می‌کنند و اين منظر انتظار می‌رود روش دیالكتريک پتانسیل تشخيص و تفکیک

انواع قند را داشته باشد [۱۳]. طیف نگاری دیالکتریک با بررسی فعل و انفعالات حاصل از قرار گیری مواد مختلف در یک میدان الکتریکی، ارزاری را جهت شناخت خواص مختلف مواد فراهم می‌کند. ماده دیالکتریک عایق الکتریسیته است که از دوقطبی‌های کوچک خشی تشکیل شده است. زمانی که این مواد در معرض میدان الکتریکی خارجی قرار می‌گیرند، بارهای الکتریکی درون ماده جریان نمی‌یابند (برخلاف مواد رسانا)، بلکه این دوقطبی‌های الکتریکی تنها به مقدار اندکی از موقعیت تعادلی خود جایه‌جا شده و به آرایش یافتن همسو با میدان الکتریکی تمایل می‌یابند. بدین ترتیب که انتهای مثبت آن‌ها به طرف پتانسیل کمتر و انتهای منفی آن‌ها به طرف پتانسیل بیشتر تمایل می‌شود. این جایه‌جایی، بازآرایی و توزیع مجدد دو قطبی‌ها، قطبش نام دارد و مهمترین مفهوم در زمینه خواص دیالکتریک به شمار می‌رود. خواص دیالکتریک یا گذردهی، خواص ذاتی ماده هستند که اثر متقابل ماده با یک میدان الکتریکی خارجی را تعیین می‌کنند. ضربی دیالکتریک هر ماده با یک عبارت مختلط (رابطه ۱) بیان می‌شود. مشخصه‌های دیالکتریک ماده شامل ضربی دیالکتریک  $\epsilon'$  (بخش حقیقی عبارت مختلط) و فاکتور افت  $\epsilon''$  (بخش موهومی عبارت مختلط) می‌باشد که به ترتیب بیانگر میزان انرژی ذخیره شده در مولکول‌های ماده و انرژی تلف شده به صورت حرارت در معرض میدان الکتریکی می‌باشند. مکانیزم‌های جذب انرژی شامل هم‌راستایی دو قطبی‌های آزاد درون ماده با میدان الکتریکی (پالریزاسیون)، قطبیت الکترونیکی و قطبیت اتمی و از اثرگذارترین مکانیزم‌های اتفاق انرژی هدایت یونی ماده می‌باشد.

$$\epsilon_r = \epsilon'_r - j \epsilon''_r \quad (1)$$

مطالعات متعددی تا کنون در خصوص استفاده از روش دیالکتریک برای تشخیص انواع قند و یا تقلب در مایعات و مواد غذایی گزارش شده است. گیو و همکاران [۱۴] از روش دیالکتریک برای تشخیص عسل طبیعی از عسل تقلبی استفاده کردند. در این تحقیق نمونه‌های عسل با محتوای آب از ۱۸ تا ۴۲/۶ درصد برای آزمون با استفاده از روش کلبل کواکسیال انتها باز استفاده شد. آزمایش‌ها در فرکانس ۱۰ تا ۴۵۰۰ مگاهرتز و در دمای ۲۵ درجه سانتی گراد صورت گرفت و مشخصه‌های دیالکتریک با استفاده از دستگاه تحلیل گر شبکه اندازه‌گیری و ثبت شد. ثابت دیالکتریک نمونه‌های عسل طبیعی و عسل مخلوط شده با آب، با افزایش فرکانس به طور یکنواخت کاهش یافته و با افرودن مقدار آب به عسل افزایش پیدا کرد. همچنین فرکانس بحرانی و ضربی اتفاق دیالکتریک با افزایش مقدار آب افزایش یافت. نتایج نشان داد یک ارتباط خطی قوی بین ضربی دیالکتریک عسل، محتوای مواد جامد محلول و درصد آب اضافه شده به عسل طبیعی وجود دارد. ضرایب تبیین رگرسیون خطی در فرکانس‌های ۶۵۰ تا ۹۶۰ مگاهرتز بیش از ۹۹۵٪ گزارش شد. محققان یک ارتباط معنادار خطی برای وجود شربت ساکاروز در عسل طبیعی یافتند. خلیلیان و همکاران [۱۵] برای اندازه‌گیری غلظت قند شربت چندرقند از یک حسگر دیالکتریک استوانه‌ای استفاده کردند. نتایج نشان داد که با افزایش دما در شربت چندرقند، فرکانس تشدید دوم دیالکتریک افزایش و ضربی گذردهی دیالکتریک محاسبه شده از آن کاهش یافت در حالی که فرکانس تشدید تناوب اول تغییر فراوانی با دما را نشان نداد.

رشوند و همکاران [۱۶] در مطالعه‌ای با استفاده از تلفیق دو روش طیف نگاری دیالکتریک و آنالیز تصویر، تشخیص تقلب در روغن زیتون را مورد ارزیابی قرار دادند. عمدۀ ترین روش تقلب در روغن زیتون، مخلوط کردن روغن‌های گیاهی مانند ذرت، کلزا، آفتابگردان و سویا با روغن خالص زیتون است. هدف از این پژوهش، ارزیابی یک سامانه قابل حمل به منظور تشخیص تقلب روغن زیتون به کمک تلفیق فناوری‌های ماشین‌بینایی و طیف‌سننجی

دیالکتریک با حسگر خازنی بود. به منظور طبقه‌بندی نمونه‌های روغن زیتون تقلیبی و اصل با استفاده از ویژگی‌های فرکانسی و رنگ، از تکنیک‌های تحلیل مولفه‌های اصلی (PCA)، تحلیل تفکیک خطی (LDA) و شبکه عصبی مصنوعی استفاده شد. نتایج حاصل از تکنیک شبکه عصبی، مقدار ضریب تبیین و میانگین مربuat خطا را به ترتیب برای نمونه‌های مخلوط شده زیتون و آفتابگردان برابر  $0.94 \pm 0.06$  و برای نمونه‌های مخلوط شده زیتون و کلزا به ترتیب برابر  $0.95 \pm 0.03$  نشان داد. این نتایج ثابت کرد که سامانه طراحی شده، توانایی تشخیص دقیق تقلب مورد نظر را دارد.

نادری بلجاجی و همکاران [۱۷] در مطالعه‌ای دیگر به بررسی امکان تشخیص تقلب در شیره انگور در اختلاط با شیره خرما، رب انگور و محلول آب-شکر با استفاده از دو حسگر دیالکتریک صفحه موازی و رزوناتور استوانه‌ای پرداختند. تحلیل‌های مولفه‌های اصلی و ماشین بردار پشتیبان دقت های  $100\%$  در تشخیص تقلب شیره انگور با استفاده از هر کدام از حسگرها نشان داد. همچنین حسگر رزوناتور استوانه‌ای تفاوت در ضرایب دیالکتریک تیمارهای مختلف تقلب در شیره انگور را که اساساً به دلیل تفاوت در نوع قند موجود در آنها هست بخوبی نشان داد. نادری بلجاجی و همکاران [۱۸] به بررسی امکان سنجی کاربرد حسگر رزوناتور استوانه‌ای برای تشخیص تقلب در روغن کنجد پرداختند. در این مطالعه از یک حسگر دیالکتریک استوانه‌ای برای تشخیص تقلب در روغن کنجد در ترکیب با روغن‌های ذرت، کلزا و آفتابگردان استفاده شد. نمونه‌های آزمایشی با ترکیب روغن خالص کنجد با روغن‌های مورد اشاره در سطوح  $15\%$ ،  $30\%$  و  $45\%$  وزنی تبیه و هر نمونه با سه تکرار با حسگر دیالکتریک، در بازه‌ی  $0-150^{\circ}\text{C}$  مگاهertz اندازه‌گیری شد. روش‌های آماری تحلیل مولفه‌های اصلی (PCA)، تحلیل تفکیک خطی (LDA) و ماشین بردار پشتیبان (SVM) برای امکان تشخیص و تفکیک انواع تقلب در نمونه‌ها از داده‌های طیفی دیالکتریک مورد ارزیابی قرار گرفت. تحلیل مولفه‌های اصلی با دو مولفه‌ی اصلی  $\text{PC}_1$  و  $\text{PC}_2$ ، قابلیت تشخیص انواع تقلب و سطوح آن را با توجیه  $96\%$  تغییرات نشان داد. به عنوان بهترین نتیجه، روش کلاس‌بندی LDA با دقت  $96.7\%$  قابلیت تشخیص و تفکیک تقلب‌های آزمون شده در روغن کنجد را نشان داد.

تجزیه مولفه‌های اصلی به عنوان یک روش آماری چند متغیره بدون ناظر روشنی شناخته شده در فشرده‌سازی داده‌های خطی، کاهش ابعاد داده‌ها، استخراج ویژگی‌ها و همچنین تشخیص الگویی باشد. این روش یک تبدیل خطی متعامد است که داده‌ها را به دستگاه مختصات جدید برد طوریکه در این تبدیل بزرگترین واریانس داده‌ها به ترتیب توسط اولین و دومین مولفه‌های اصلی ( $\text{PC}_1$ ) و ( $\text{PC}_2$ ) توجیه می‌شود و این روند برای همه متغیرها ادامه می‌یابد [۱۹]. اگرچه به تعداد کل متغیرهای مسئله، مولفه اصلی وجود دارد ولی به طور معمول چند مولفه اصلی اول که بیشترین واریانس بین داده‌ها را پوشش داده، استفاده می‌شوند و صرف نظر از سایر مولفه‌ها منجر به از دست دادن حداقل اطلاعات می‌شود [۱۹].

از مجموعه مطالعات صورت گرفته برای تشخیص انواع قند و تشخیص تقلب در مواد غذایی و کشاورزی با استفاده از حسگرها دیالکتریک می‌توان پتانسیل بسیار خوب این روش برای ارزیابی کیفی و تشخیص قند و تقلب در مایعات غذایی را انتظار داشت. تا کنون مطالعه‌ای با هدف تشخیص انواع قند با استفاده از روش دیالکتریک بمنظور امکان تشخیص تقلب در نوشیدنی‌های مالت جو گزارش نشده است. لذا مطالعه حاضر با هدف توسعه کاربرد روش دیالکتریک برای تشخیص انواع قند و تشخیص تقلب در نوشیدنی مالت انجام شد. در صورت اثبات توانایی این روش در تشخیص تقلب و تفکیک انواع قند می‌توان ابزارهای سریع برای تشخیص تقلب در نوشیدنی مالت ارائه نمود.

## مواد و روش‌ها

### ۱. حسگر دی الکتریک (رزو ناتور) استوانه‌ای

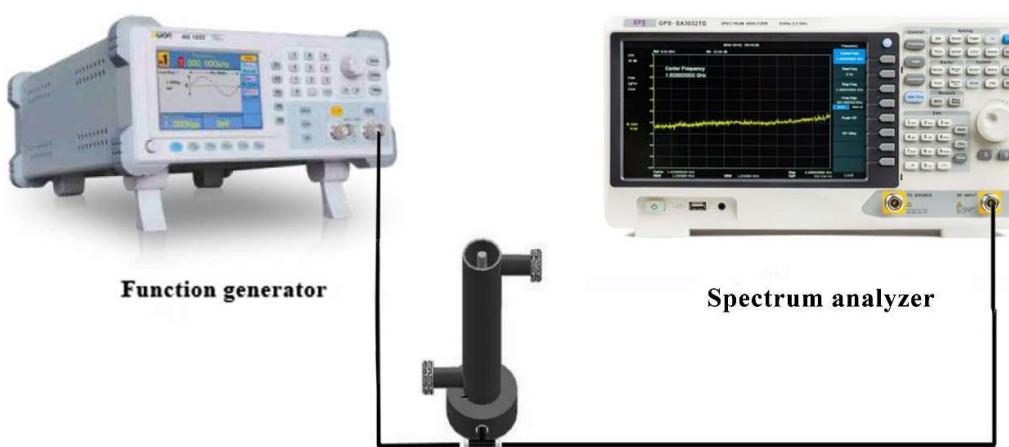
حسگر مورد استفاده در این مطالعه مشکل از یک استوانه خارجی از جنس استیل به عنوان بدنه حسگر و قطب منفی خازن، مغزی استیل به قطر  $4\text{ mm}$  به عنوان قطب مثبت خازن و عایق‌های تفلونی برای ایزوله نمودن قطب‌های خازن می‌باشد [۱۵]. مایع مورد ارزیابی با این حسگر به عنوان ماده دی الکتریک بین دو قطب مثبت و منفی قرار گرفته که تغییرات در خصوصیات دی الکتریک آن تاثیر در پاسخ دامنه - فرکانس (AF) حاصل از اندازه‌گیری خواهد داشت. طیف A-F بیانگر اطلاعاتی در مورد ماده دی الکتریک درون حسگر و همچنین فرکانس تشدید آن ماده می‌باشد. از فرکانس تشدید با رابطه (۲) می‌توان ضریب دی الکتریک نسبی ماده را به دست آورد [۱۶].

$$f_{res} = \frac{c(2n-1)}{4l\sqrt{\epsilon_r\mu_r}} \quad (2)$$

که  $f_{res}$  فرکانس تشدید (Hz)،  $c$  سرعت نور در خلاء ( $\text{m s}^{-1}$ )،  $n$  شماره توالی تشدیدها،  $l$  طول حسگر (m)،  $\epsilon_r$  ضریب دی الکتریک نسبی ماده،  $\mu_r$  ضریب مغناطیسی نسبی الکترود می‌باشد. مطابق با این رابطه فرکانس تشدید حسگر با ضریب دی الکتریک ماده و طول حسگر به شکل معکوس ارتباط دارد.

### ۲. سامانه اندازه‌گیری دی الکتریک

شکل (۱) طرحواره‌ای از سامانه اندازه‌گیری با حسگر دی الکتریک استوانه‌ای را نشان می‌دهد. این سامانه شامل دستگاه فانکشن ژنراتور (OWON, AG-4151, Hong Kong) می‌باشد که در بازه فرکانسی ۰-۱۵۰ MHz قادر به تولید ولتاژ سینوسی برای تغذیه حسگر می‌باشد. حسگر با استفاده از کابل هم محور و اتصال T از یک طرف به فانکشن ژنراتور و از طرف دیگر به دستگاه تحلیل گر طیف (GW-Instek, GSP-827, Taiwan) متصل می‌شود. با جاروب فرکانس در بازه ۰-۱۵۰ MHz، تحلیل گر طیف دامنه توان حسگر را اندازه‌گیری می‌نماید. در نهایت طیف AF به عنوان یک اثر انگشت دی الکتریک در بازه فرکانسی مورد آزمون برای ماده حاصل می‌شود.

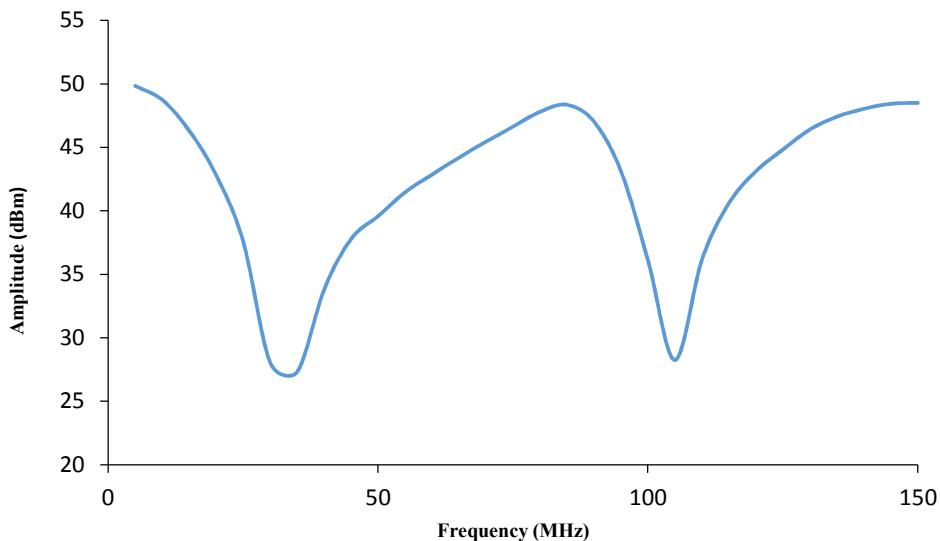


شکل (۱) سامانه اندازه‌گیری با حسگر رزو ناتور استوانه‌ای

**Fig. 1.** Measurement system using the cylindrical resonator sensor

۳۔ واسنجی حسگر

برای واسنجی و اطمینان از عملکرد حسگر و سامانه اندازه‌گیری ابتدا یک نمونه آب خالص مورد اندازه‌گیری قرار گرفت. شکل (۲) طیف حاصل از آب خالص را نشان می‌دهد که دره‌های آن به ترتیب در فرکانس‌های ۳۵ و ۱۰۵ مگاهرتز واقع شده است. با استفاده از رابطه (۲) و با فرض مقادیر  $c$  (سرعت نور در خلاء) برابر  $10^8 \text{ m s}^{-1}$ ،  $n$  برابر یک (جهت استفاده از فرکانس اولین دره طیف)،  $l$  (طول حسگر)  $0.25 \text{ m}$ ،  $\lambda_{\text{ref}}$  (نفوذپذیری مغناطیسی نسبی استیل) برابر یک، ضریب دیکتریک آب با استفاده از فرکانس تشدید اول  $85/71$  به دست آمد که برای آب خالص در دمای اتاق مقدار منطقی و مطابق با سایر منابع علمی است. این نتیجه عملکرد صحیح حسگر و سامانه اندازه‌گیری را تایید نمود.



شکل (۲) پاسخ دامنه - فرکانس (AF) حسگر رزوناتور برای آب  
 Fig. 2. Amplitude-frequency (AF) of the resonator sensor for pure water

۴. تهیه نمونه

برای انجام آزمایش‌ها در گام اول و با این سوال که حسگر دی‌الکتریک تا چه حد امکان تشخیص انواع قندها به شکل مستقل و یا در ترکیب با مالت جو را خواهد داشت، نمونه قند‌های فروکتوز، شربت ذرت غنی از فروکتوز و گلوکز از شرکت زرد فروکتوز تهران و همچنین نمونه مالت جو از شرکت به مالت هف高尚ان تهیه شدند. همچنین قند اینورت به روش آزمایشگاهی و بدون نیاز به آنزیم تهیه شد بدین صورت که ۲۰۰CC شکر معمولی را در ۱۰۰CC محلول کرده و به آن ۱۰ آلبیمو اضافه شد، سپس محلوط روی حرارت گذاشته شد تا به جوش برسد و به مدت ۳۰ دقیقه در حالت جوشیدن باقی ماند. سپس در یک ظرف درب‌دار ریخته و به یخچال منتقل شد. نمونه‌های محلول آب-قند و نمونه محلول مالت هر کدام در ۴ سطح غلظت متفاوت با بریکس ۹، ۶، ۳ و ۱۲ تهیه شدند و اندازه‌گیری‌های دی‌الکتریک بر روی آن‌ها انجام شد. سپس نمونه‌هایی به شکل ترکیب هر قند با مالت در بریکس‌های ۹، ۶، ۳ و ۱۲ برای داشتن امکان مقایسه طیف‌های قند‌های مستقل و ترکیبی تهیه و اندازه گیری شد. هدف از این آزمایش‌ها به شکل قند‌های ترکیبی با مالت، تشخیص تقلب‌های احتمالی در نوشیدنی مالت با استفاده از قند‌های غیر مالتی بود.

در گام دوم اندازه‌گیری‌های دیالکتریک بر روی ۷ برنده تجاری نوشیدنی مالت ساده شامل جوجو، عالیس، هوفنبرگ، بالتیکا، باواریا، هی‌دی، شمس انجام شد. از آن جایی که ۷ برنده تجاری نوشیدنی مالت تهیه شده در بازار هر کدام برقیکس متفاوتی در محدوده  $4/5$  تا  $11$  درصد برقیکس داشتند برای آن که طیف‌های دیالکتریک شان قابل مقایسه با یکدیگر و عصاره مالت جو باشد پایین‌ترین درصد برقیکس، یعنی  $4/5$  به عنوان مبنا در نظر گرفته شد و مابقی نوشیدنی‌ها با اضافه نمودن آب مقطمر به برقیکس  $4/5$  رسانده شد. پس از اندازه‌گیری طیف‌های دیالکتریک، نمونه‌های نوشیدنی برای تشخیص ترکیبات قندی جهت آزمون‌های HPLC به شرکت پرتو بشاش تهران ارسال شدند.

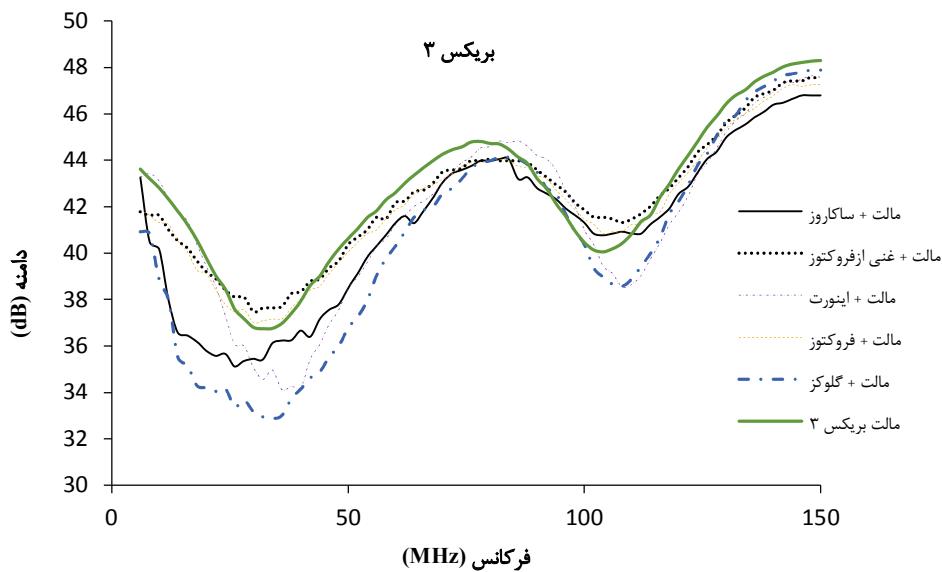
اندازه‌گیری‌های دیالکتریک برای هر نمونه با شش بار تکرار انجام گرفت. ابتدا مقدار گنجایش حسگر استوانه‌ای به دقت اندازه‌گیری و به همان میزان، نمونه‌های آزمایش توزین و درون حسگر ریخته شد. از آنجا که دستگاه مولد تابع امکان جاروب فرکانس فقط تا محدوده  $25$  مگاهرتز را داشت، فرکانس‌های اندازه‌گیری به شکل دستی تا حد اکثر  $15$  مگاهرتز با فاصله  $2$  مگاهرتز تنظیم شد. بدین ترتیب نهایتاً تعداد  $75$  فرکانس تولید و توان منتظر آن با استفاده از دستگاه تحلیل گر طیف اندازه‌گیری و در رایانه ثبت گردید. تکرار اندازه‌گیری برای هر نمونه تفاوت‌های بسیار جزئی در طیف‌های دیالکتریک نشان داد که از این نظر می‌توان طیف‌های حاصله را به عنوان اثراً نتیجه دیالکتریک ماده موردن تحلیل قرار داد.

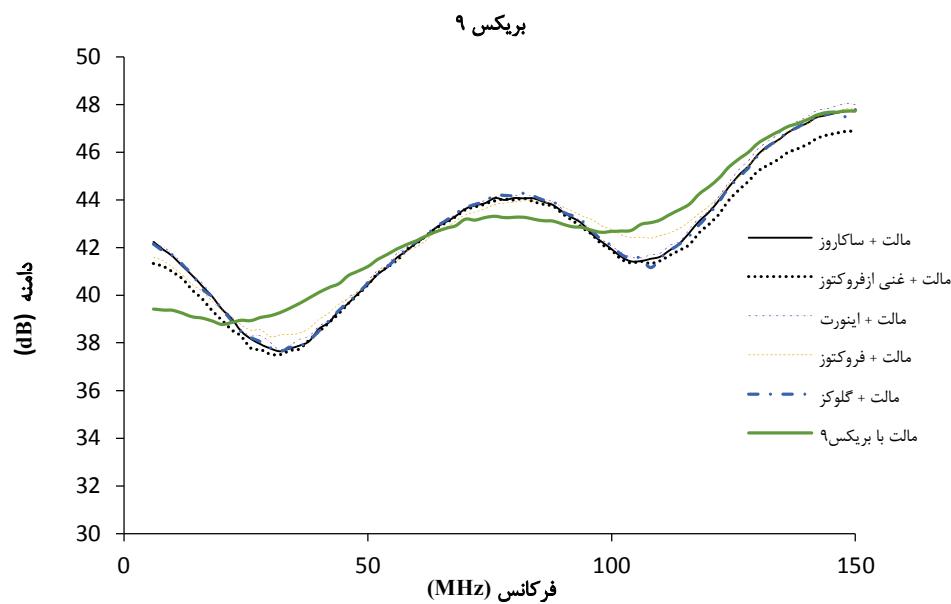
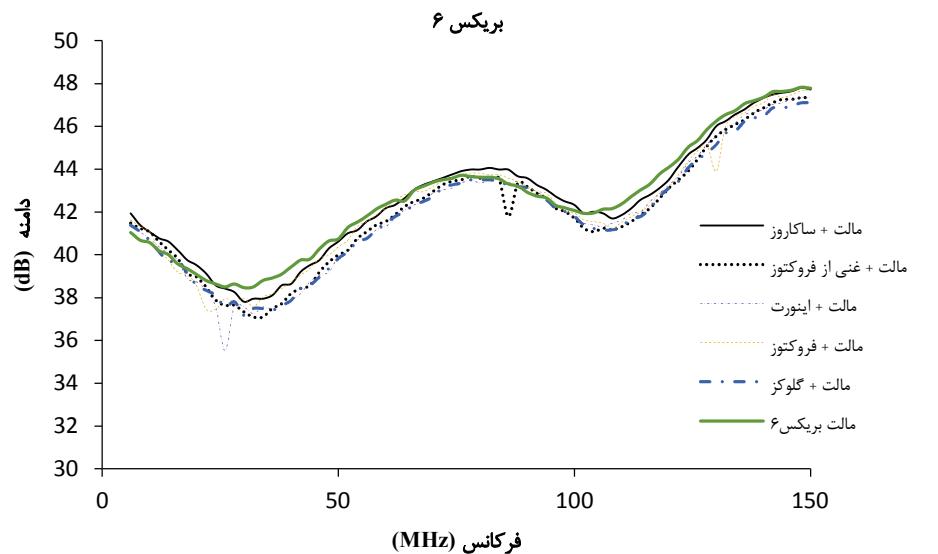
۵. تحلیل های آماری

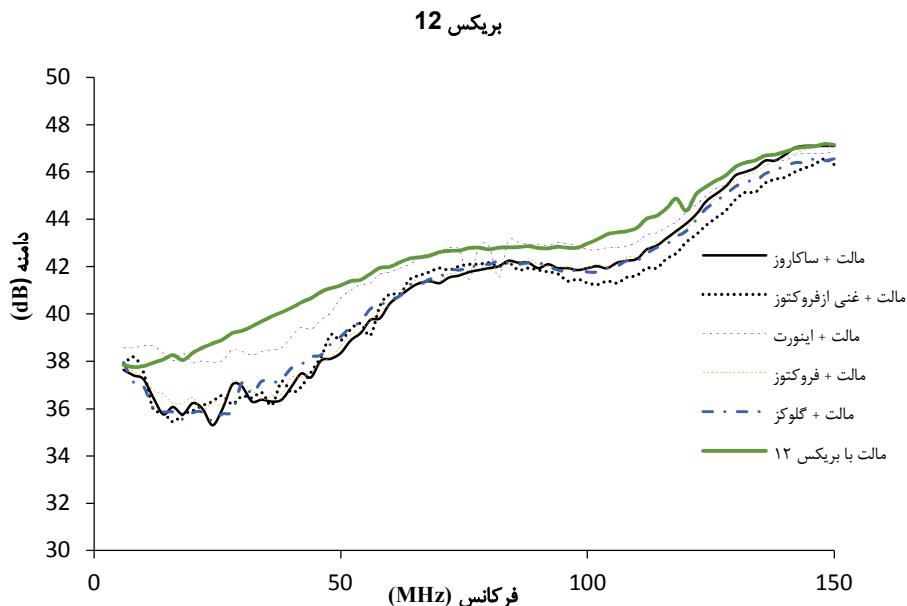
داده‌های حاصل از آزمایش‌ها با حسگر دی‌الکتریک در حوزه فرکانس به صورت چند متغیره می‌باشد (دامنه اندازه‌گیری شده در ۲۵ فرکانس). در مجموع ۲۴ نمونه قنده‌مستقل شامل ۶ قنده مستقل (عصاره مالت، قند‌گلوکن، قند فروکتوز، قند انورت، شربت ذرت غنی از فروکتوز، قند ساکاروز) در ۴ سطح بریکس (۱۲ و ۱۰، ۹، ۳)، ۲۰ نمونه شامل ۵ نمونه قند ترکیبی با مالت (عصاره مالت + قند‌گلوکن، عصاره مالت + قند فروکتوز، عصاره مالت + قند انورت، عصاره مالت + شربت ذرت غنی از فروکتوز، عصاره مالت + قند ساکاروز) با ۴ سطح بریکس مختلف، ۷ نمونه نوشیدنی شامل ۲ بیند تجاری نوشیدنی ملت و یک نمونه ملت جویا بریکس ۴/۵ مورد آزمایش قرار گرفت که با در نظر گرفتن شش تکرار، ۱۴۴ طیف دی‌الکتریک برای قندهای مستقل، ۱۲۰ طیف دی‌الکتریک برای قندهای ترکیبی، ۴۲ طیف دی‌الکتریک برای نوشیدنی‌های مالت و ۷ طیف دی‌الکتریک عصاره مالت جمع‌آوری و ذخیره شد. میانگین شش تکرار به عنوان طیف مرجع برای هر نمونه مورد تحلیل قرار گرفت. تجزیه و تحلیل با استفاده از روش‌های تحلیل مؤلفه‌های اصلی انجام شد.

نتایج و بحث

از آن جایی که در نوشیدنی‌های مالت، قندها به صورت ترکیبی دارند و طیف‌های دی‌الکتریک نوشیدنی مالت با طیف‌های قندها ترکیبی شbahت بیشتری را خواهد داشت به بررسی طیف قندها ترکیبی پرداخته خواهد شد. شکل ۳ طیف‌های توان دی‌الکتریک قندها ساکاروز، غنی از فروکتوز، اینورت، فروکتوز و گلوکز را در ترکیب با مالت جو در بریکس‌های ۳، ۶، ۹ و ۱۲ در بازه ۰ تا ۱۵۰ مگاهترز نشان می‌دهد. در بریکس ۳ تقاضه‌های نسبتاً زیادی بین طیف‌های انواع قندها مشاهده می‌شود ولی در بریکس‌های بالاتر به علت افزایش اثر تجمیع ضرایب دی‌الکتریک قندها و مالت جو تدقیک طیف‌ها از قاعده خاصی پیروی نمی‌کند. آنچه مشخص است اینکه در شکل طیف‌های محلول‌های ترکیبی با مالت جو بخصوص در بریکس‌های بالاتر وقوع شدید به وضوح مشاهده نمی‌شود.

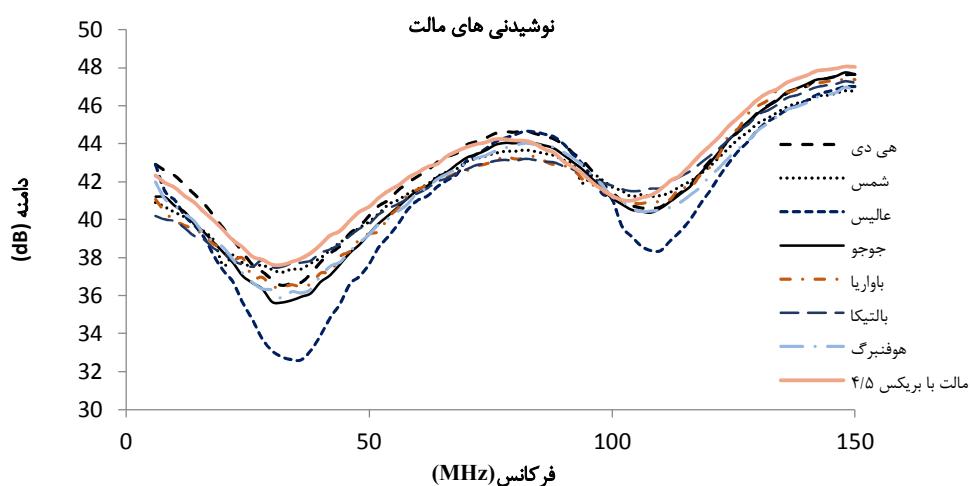






شکل ۳. طیف‌های دی‌الکتریک نمونه‌های محلول آب-قند-مالت در بریکس ۹، ۳، ۶ و بریکس ۱۲

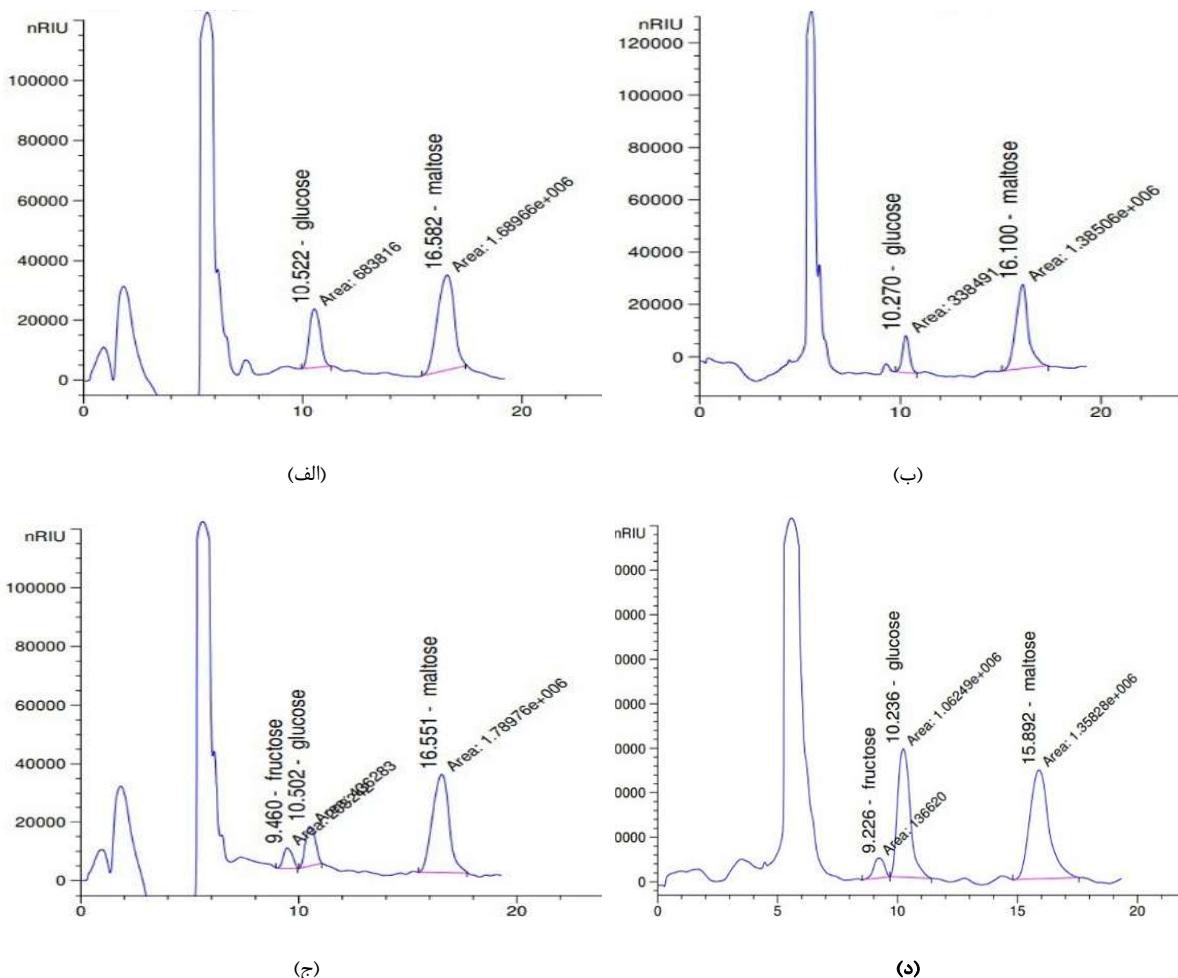
شکل ۴ طیف‌های دی‌الکتریک نوشیدنی‌های مالت ساده در بریکس ۴/۵، در بازه ۰ تا ۱۵۰ مگاهرتز را نشان می‌دهد. علت انتخاب بریکس مبنای ۴/۵ برای همه نوشیدنی‌ها، مقایسه در سطح توصیه شده حداقل بریکس در استاندارد مربوطه می‌باشد. این در حالی است که بریکس واقعی نمونه‌ها بین ۴/۹-۷/۲ متغیر بود (جدول ۱). تفاوت‌های زیادی را می‌توان در طیف‌های حاصل از نمونه‌های نوشیدنی مالت مشاهده نمود ولی به طور واضح طیف‌های مربوط به نوشیدنی عالیس با عمیق‌ترین دره‌ها و نوشیدنی بالتیکا با کم عمق‌ترین دره‌ها را می‌توان متمایز نمود. در مقایسه با طیف حاصل از محلول مالت جو در بریکس ۴/۵ می‌توان برخی نمونه‌ها را شبیه‌تر به محلول ملات جو و برخی را بسیار متفاوت از آن دید ولی این تفاوت‌ها را نمی‌توان به طور قطع مبنی بر وقوع تقلب در نمونه‌های متفاوت با محلول ملات جو تلقی کرد. منطقاً انتظار آن وجود دارد که تفاوت در طیف‌های حاصل از نوشیدنی‌های مالت تحت تاثیر تفاوت در غلظت قندهای موجود در آن باشد. از این نظر طیف‌های دی‌الکتریک با نتایج آزمون‌های HPLC مورد مقایسه قرار گرفت.

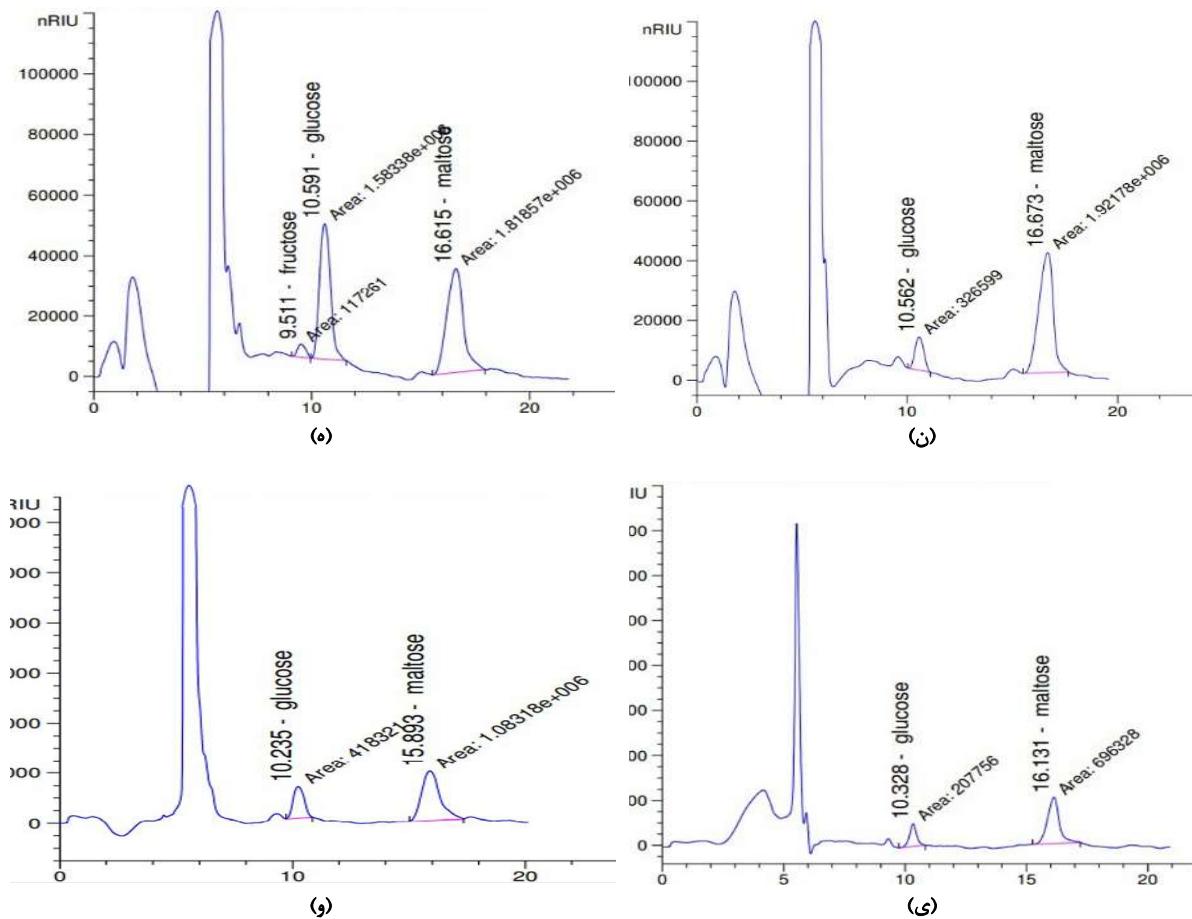


شکل ۴. طیف‌های دی‌الکترونیک نوشیدنی‌های مالت در بریکس ۴/۵

#### نتایج HPLC نوشیدنی‌های مالت

شکل ۵ طیف‌های حاصل از آزمون HPLC بر روی هفت نمونه تجاری نوشیدنی‌های مالت ساده در بریکس ۴/۵ را که در آن چهار نوع قند گلوکز، مالتوز، ساکاروز و فروکتوز مورد اندازه‌گیری قرار گرفته‌اند را نشان می‌دهد. محور افقی در این نمودارها زمان بر حسب دقیقه و محور عمودی میزان جذب بر حسب واحد mAU را نشان می‌دهد. سطح زیر نمودار قله‌های ایجاد شده در زمان‌های متفاوت مربوط به هر قند با غلظت قند در آن محلول ارتباط دارد. در این نمونه‌ها، غلظت قند ساکاروز نیز مورد بررسی قرار گرفته است ولی از آن جا که در هیچ یک از نوشیدنی‌ها قند ساکاروز وجود نداشت در نتایج HPLC (شکل ۵) هیچ قله‌ای مربوط به قند ساکاروز وجود ندارد.





شکل ۵. نمودارهای HPLC نوشیدنی‌های مالت (الف) بالتیکا، (ب) باواریا، (ج) هی‌دی، (د) هووفبرگ، (ه) جوجو، (ن) شمس، (و) عالیس، (ی) عصاره مالت برای تشخیص قندهای گلوکز، مالتوز و فروکتوز

جدول ۱ مقادیر کمی غلظت قندهای موجود در عصاره مالت جو و نوشیدنی‌های مالت در بریکس ۴/۵ را نشان می‌دهد. همان گونه که از نتایج تست HPLC مشخص است، هر هفت برنده نوشیدنی مالت شامل جو، جوچک، هووفبرگ، عالیس، باواریا، بالتیکا، هی‌دی و شمس دارای قندهای مالتوز و گلوکز می‌باشند و سه برنده هووفبرگ، هی‌دی و جوچک علاوه بر قندهای مالتوز و گلوکز، حاوی مقادیر اندکی قند فروکتوز نیز می‌باشند. همچنین عصاره مالت نیز فقط حاوی دو قند مالتوز و گلوکز می‌باشد و قند فروکتوز در آن وجود ندارد. هیچکدام از هفت نوشیدنی مالت و عصاره مالت جو حاوی قند ساکاروز نمی‌باشند (طبق استاندارد، وجود ساکاروز در نوشیدنی مالت ساده غیر مجاز می‌باشد). مشاهده می‌شود که نوشیدنی‌های هووفبرگ و باواریا نسبت به انواع دیگر و حتی مالت جو دارای غلظت مالتوز بالاتری است. همچنین در نوشیدنی هووفبرگ و جوچک غلظت گلوکز به طور معنی‌داری بالاتر از دیگر نوشیدنی‌ها و عصاره مالت جو می‌باشد. لذا شاخص نسبت قند مالتوز به گلوکز نیز برای نمونه‌ها محاسبه شد تا در مقایسه با طیف‌های دی‌الکتریک نمونه‌ها مبنای سنجش قرار گیرد. بر این اساس مشاهده می‌شود که نمونه‌های شمس، هی‌دی و باواریا به ترتیب از نسبت مالتوز به گلوکز بالاتری برخوردارند در حالیکه نمی‌توان در طیف‌های دی‌الکتریک مربوط به این نمونه‌ها تفاوت ظاهری آشکاری نسبت به دیگر نمونه‌ها مشاهده نمود. مقادیر بسیار کم فروکتوز در برخی نمونه‌های نوشیدنی مالت با

هدف کاهش مزه گس نوشیدنی‌ها اضافه می‌گردد و نمی‌توان این مقادیر بسیار اندک را بعنوان تقلب در نظر گرفت.  
اگرچه استفاده از فروکتوز در نوشیدنی‌های مالت ساده طبق استاندارد ۲۲۷۹ غیر مجاز است

جدول ۱. غلظت قندهای موجود در نوشیدنی‌های مالت و عصاره مالت در بریکس مبنای ۴/۵ بر حسب ml/g

نمونه	بریکس واقعی	قندهای مالتوز	قند ساکاروز	نسبت مالتوز به گلوکز	غلظت انواع قند در بریکس مبنای ۴/۵	غذای فروکتوز	قند گلوکز	غذای ساکاروز	نام
عصاره مالت جو	۷۸	۱/۷۹	۰/۴۲	-	۳/۸۱	-	-	-	
نوشیدنی عالیس	۵/۷	۲/۰۴	۰/۶۷	-	۳/۰۴	-	-	-	
نوشیدنی بالتیکا	۷/۲	۱/۲۵	۰/۴۳	-	۲/۹۱	-	-	-	
نوشیدنی باواریا	۶/۶	۲/۲۵	۰/۴۲	-	۴/۷۹	-	-	-	
نوشیدنی شمس	۵/۴	۱/۸۹	۰/۲۸	-	۶/۷۵	-	-	-	
نوشیدنی هوفنبرگ	۴/۹	۲/۹۸	۱/۹۴	۰/۲۳	۱/۵۴	-	-	-	
نوشیدنی هی دی	۵/۳	۱/۷۸	۰/۳۷	۰/۱۶	۴/۸۱	-	-	-	
نوشیدنی جوجو	۵/۹	۱/۶۳	۱/۲۱	۰/۰۹	۱/۳۵	-	-	-	

مطابق جدول ۲ آنالیزهای رگرسیونی برای بررسی ارتباط طیف‌های دی‌الکتریک نمونه‌های نوشیدنی مالت و غلظت قندهای موجود در آن نتایج معنی‌داری در این خصوص نشان نداد. این امر می‌تواند بیانگر این باشد که وجود ترکیبات دیگری در نوشیدنی‌ها علاوه بر انواع قند تفاوت‌هایی در خصوصیات دی‌الکتریک به وجود آورده باشد که نتوان ارتباط مستقیمی بین طیف‌های دی‌الکتریک و غلظت قندها یافت.

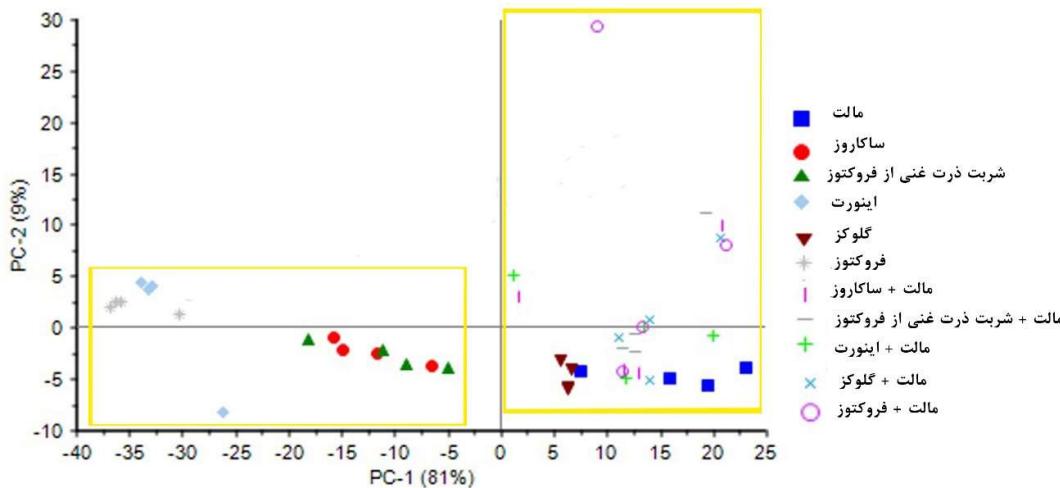
جدول ۲. تحلیل واریانس میانگین برای ارتباط بین طیف‌های دی‌الکتریک نمونه‌های نوشیدنی مالت و غلظت قندهای آن

تحلیل واریانس میانگین					
	درجه آزادی	مجموع مربعات میانگین مربعات (DF)	میانگین مربعات (DF)	F محاسبه شده	P <sub>r</sub> > F
تیمار	۱	۲/۱۲۷۳۹	۲/۱۲۷۳۹	۶/۳۰	۰/۰۵۳۹
خطا	۵	۱/۶۸۹۷۵	۰/۳۳۷۹۵		
درجه آزادی کل	۶	۳/۸۱۷۱۴			

همچنین نمی‌توان از نتایج غلظت‌های قند از آزمون HPLC وقوع تقلب در نوشیدنی‌های تجاری را احراز نمود. بر اساس مشورت‌های صورت گرفته با صنایع مالت جو، احتمال این فرضیه تقویت یافت که وقوع تقلب در نوشیدنی‌ها بیشتر به شکل استفاده از مالت‌های با منشاء غیر جو مانند مالت حاصل از دانه‌های شکسته گندم، برنج و یا ذرت باشد تا استفاده از قندهای غیر مجاز مانند ساکاروز که با روش‌هایی مانند آزمون HPLC قابل شناسایی منشاء

مالت جو نیاز به ابزارهای تشخیصی خاص دارد که می‌تواند در ادامه تحقیقات در این موضوع مد نظر قرار گیرد. با این حال آنچه از نتایج نشان داده شده در جدول ۱ می‌توان نتیجه گرفت اینکه نوشیدنی‌های شمس، هی‌دی و باواریا با نسبت مالتوز به گلوکز بمراتب بالاتر از بقیه مشکوک به تقلب باشند. احتمالاً بخشی از مالتوز موجود در این نوشیدنی‌ها از مالت جو تهیه شده باشد که متناظر با آن غلظت گلوکز نیز در نوشیدنی افزایش یافته است ولی مابقی مالتوز به شکل مالتوز با منشاء غیر جو به نوشیدنی اضافه شده باشد.

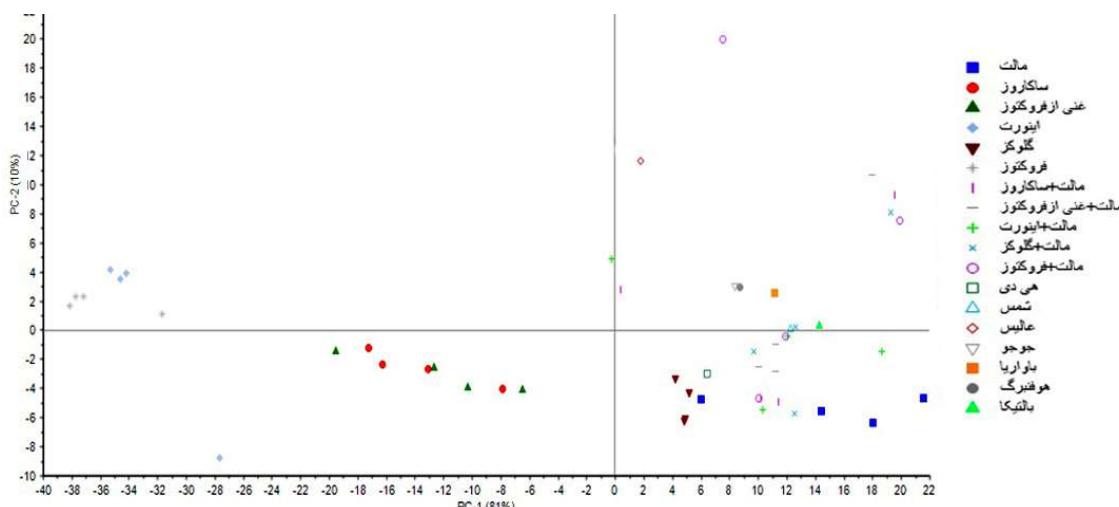
در یک تحلیل دیگر محلول قندهای مستقل و ترکیبی با مالت جو با همدیگر در نظر گرفته شدند. همانطور که در شکل ۶ نشان داده شده است، فضای مولفه‌های اصلی  $PC_1$  و  $PC_2$  تقاضه‌های بارزی بین نمونه محلول‌های تک قند با محلول‌هایی با قند ترکیبی را نشان می‌دهد طوری که اگر خط عمودی که نمودار را به دو نیم تقسیم کرده است را در نظر بگیریم مشخص می‌شود که نمونه‌های حاوی قندهای ترکیبی و مالت سمت راست نمودار و قندهای مستقل بجز گلوکز در سمت چپ نمودار هستند. با توجه به شکل ۷ می‌توان به یک نتیجه رسید که اگر نمونه‌ای حاوی مالت و گلوکز چه به صورت مستقل و یا در ترکیب با قندهای دیگر باشد سمت راست نمودار طبقه‌بندی می‌شود. پس انتظار می‌رود نوشیدنی‌های مالت اگر به لحاظ ترکیب قندی تقلیل نباشند و حاوی مالت جو باشند، سمت راست نمودار واقع شوند و اگر فقط حاوی قندهای مستقل (به جز گلوکز) و طعم‌دهنده‌ها باشد به سمت چپ نمودار متمايل شوند. همچنین نوشیدنی حاوی سطوح بالای مالت، به سمت راست نمودار متمايل می‌شود و از نوشیدنی‌های دیگر قابل تمایز می‌باشد. شاید مهمترین نتیجه عملیاتی این مطالعه را بتوان در همین قابلیت خلاصه نمود که اگر تولید کننده‌ای با حذف استفاده از مالت جو یا استفاده مقادیر ناچیزی از آن اقدام به تولید نوشیدنی نماید، روش حاضر می‌تواند به عنوان یک ابزار شناسایی اولیه و بر اساس شباهت‌یابی بین نمونه‌های حاوی مالت جو و نمونه‌های بدون مالت جو وقوع تقلب را تشخیص دهد.



شکل ۷. آنالیز PCA برای طیف‌های دی‌الکتریک قندهای مستقل و ترکیبی با مالت جو

در شکل ۸ نتایج تحلیل مولفه‌های اصلی برای طیف‌های نوشیدنی‌های مالت، محلول قندهای مستقل و قندهای ترکیبی با هم نشان داده شده اند. مطابق جدول ۱ بریکس نوشیدنی‌های مالت، شامل بوندهای جوجو، هی‌دی، شمس، بالتیکا، باواریا، عالیس و هووفنبرگ به ترتیب برابر با  $5/6$ ،  $5/4$ ،  $5/3$ ،  $5/2$ ،  $7/6$ ،  $7/2$  و  $4/9$  بودند. طبق استاندارد، باید  $5/4$  درصد مواد جامد محلول در نوشیدنی‌ها از مالت باشد که در این ۷ نمونه انتظار می‌رود از بریکس‌های ذکر

شده حداقل ۴/۵ آن‌ها از مالت و باقی از قندهای مجاز تشکیل شده باشد. همان‌گونه که در شکل ۸ مشخص است هر هفت نمونه نوشیدنی مالت ساده در سمت راست نمودار واقع شده‌اند. در صورت مقایسه با نمونه‌های محلول مالت جو، اکثر نوشیدنی‌ها در محدوده نزدیک تری نسبت به مالت جو واقع شده‌اند به جز نوشیدنی عالیس که همانطور که در طیف دی‌الکترویک آن نیز مشاهده شد تفاوت بزرگی باقیه دارد. بر این اساس توصیه می‌گردد نمونه عالیس مورد بررسی‌های با روش‌های پیشرفته‌تری جهت توجیه این تفاوت قرار گیرد.



شکل ۸ آنالیز PCA برای طیف‌های دی‌الکترویک نوشیدنی‌های مالت و قندهای اصلی و ترکیبی

### نتیجه‌گیری

در این مطالعه، از روش کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا برای تشخیص انواع قند و تعیین غلظت انواع قند در نوشیدنی‌های مالت پرداخته شد با توجه به نتایج حاصل از آزمون‌های HPLC در خصوص غلظت قندهای مالتوز، ساکاروز، گلوکز و فروکتوز که نشان دهنده عدم استفاده از ساکاروز توسط تولید کننده‌ها می‌باشد، همچنین که تقلب در نوشیدنی‌های مالت بیشتر به شکل استفاده از مالت غیر جو (برای مثال از دانه‌های گندم، ذرت و یا برنج) جهت تأمین مالتوز نوشیدنی‌ها می‌باشد. همچنین از روش طیف‌نگاری دی‌الکترویک در محدوده فرکانسی ۱۵۰ مگاهرتز با استفاده از یک حسگر دی‌الکترویک استوانه‌ای به عنوان یک روش غیرمخرب، سریع و ارزان بمنظور امکان تشخیص تقلب در نوشیدنی‌های مالت ساده از طریق تشخیص انواع قند موجود در نوشیدنی مورد ارزیابی قرار گرفت. اگرچه تفاوت‌های نسبتاً بارزی بین طیف‌های دی‌الکترویک حاصل از نمونه‌های تجاری نوشیدنی ملات مشاهده شد، ولی هیچ گونه ارتباط معنی‌داری (با استفاده از روش‌های رگرسیونی) بین طیف‌های دی‌الکترویک و غلظت انواع قند در نمونه‌های نوشیدنی حاصل از آزمون HPLC یافت نشد. این نتیجه می‌تواند بیانگر این باشد که حتی سایر افزودنی‌های مجاز غیر قندی به نوشیدنی می‌تواند باعث ایجاد تفاوت‌هایی در خواص دی‌الکترویک نمونه‌ها شود که تشخیص نوع و غلظت قند در نمونه‌ها را غیر ممکن سازد.

به عنوان یک نتیجه گیری کلی از این مطالعه می‌توان اظهار نمود که روش دی‌الکترویک در صورت بروز تقلب در نوشیدنی‌های مالت به شکل استفاده از یک نوع قند غیر مجاز (نه به شکل ترکیبی) جهت شیرین نمودن نمونه احتمالاً قادر به تشخیص تقلب باشد.

## منابع

- [15]. خلیلیان، ح، نادری بلداجی، م، قاسمی ورnameخواستی، م. و رستمی، س. (۱۳۹۵). آزمون در حال جریان یک حسگر دیالکتریک استوانه‌ای برای اندازه‌گیری غلظت قند شربت چندر قند. فصلنامه فناوری‌های نوین غذایی. جلد ۴: ۱۳۱-۱۴۰.
- [16]. رشوند، م، امید، م، مبلی، ح. و سلطانی فیروز، م. (۱۳۹۶). ارزیابی سامانه تشخیص تقلب روغن زیتون مبتنی بر پردازش تصویر و طیف‌سنجی دیالکتریک. نشریه پژوهش‌های مکانیک ماشین‌های کشاورزی. جلد ۶. شماره ۲: ۱۹-۲۹.
- [17]. نادری بلداجی، م، مختاری، م، قاسمی ورnameخواستی، م. و توحیدی، م. (۱۳۹۸). امکان سنجی کاربرد حسگر رزوناتور استوانه‌ای برای تشخیص تقلب در روغن کنجد. فصلنامه فناوری‌های نوین غذایی. جلد ۶: ۴۰۹-۴۲۰.
- [6]. Albalasmeh, AA., Asmeret, AA., and Ghezzehei, TA. A new method for rapid determination of carbohydrate and total carbon concentrations using UV spectrophotometry. Carbohydr Polym 2013; 97(2):253-61.
- [13]. Alshami, A.S. 2007. Dielectric properties of Biological Materials: A Physical Chemical Approach. Ph.D. Thesis. College of Engineering and Architecture. Washington State University. USA.
- [9]. Bamforth, CW. Beer, carbohydrates and diet. J Instit Brew 2005; 111(3):259-64.
- [10]. Ferreira, IM., Martins, F. Carbohydrate content of lager and ale beer. Aliment Hum 2007; 13(1):26-30.
- [12]. Feyzipour Namaghi, A.R., and Hosseini Ghoboos, S. 2011. Malt and non-alcoholic malt. 1<sup>st</sup>ed. Tehran: National Iranian Agricultural Science Publisher. P. 101(In persian).
- [8]. Floridi, S., Miniati, E., Montanari, L., and Fantozzi, P. Carbohydrate determination in wort and beer by HPLC-ELSD. De Monatsschrift Brauwissen 2001; 54(9-10):209-15.
- [18]. Ghasemi-Varnamkhasti, M., Mohtasebi, S.S., Siadat, M., Ahmadi, H., and Razavi, S.H. 2015. From simple classification methods to machine learning for the binary discrimination of beers using electronic nose data. Engineering in Agriculture, Environment and Food. 8: 44-51.
- [14]. Guo, W., Zhu, X., Liu, Y., and Zhuang, H. 2010. Sugar and water contents of honey with dielectric property sensing. Journal of Food Engineering. 97(2): 275-281.
- [19] Hoog-Antonyuk, N.A., Olthuis, W., Mayer, M.J.J., Yntema, D., Miedema, H., and Van den Berg, A. 2012. On-line fingerprinting of fluids using coaxial stub resonator technology. Sensors and Actuators B: Chemical. 163(1): 90-96.
- [3]. Institute of Standard and Industrial Research of Iran (ISIRI). Maltose drinks-property. 5th ed. Tehran: National Iranian Standard. Standard Number 2279; 2012 (Persian).
- [11]. Jurkova, M., Cejka, P., Steba, k., and Olsovska, J. Determination of total carbohydrate content in beer using its pre column enzymatic cleavage and HPLCIR method. Food Anal Meth 2014; 7(8):1677-89.
- [7]. Leopold, L., Leopold, N., Diehl, HA., and Socaciu, C. Quantification of carbohydrates in fruit juices using FTIR spectroscopy and multivariate analysis. J Spectroscopy 2011; 26(2):93-104.
- [17]. Naderi-Boldaji, M., Mishra, P., Ahmadpour-Samani, M., Ghasemi-Varnamkhasti, M., Ghanbarian, D., and Izadi, Z. 2018. Potential of two dielectric spectroscopy techniques and chemometric analyses for detection of adulteration in grape syrup. Measurement. 127: 518-524.
- [2]. Shirkhan, F., Akbari-Adergani, B., and Salami M. 2018. Detection of adulteration in malt by maltotriose index in malt powder, malt extract and malt extract powder by high Performance liquid chromatography coupled with refractive index detection. Journal of Food Sciences Technology. 83(15):157-67 (In persian).
- [4]. Shirkhan, F., Akbari-adergani, B. Malt and malt product principles of production & processing standards and test methods. 1st ed. Tehran: Food and Drug Research Center; 2016. P. 77 (Persian).
- [1]. Spink, J., and Moyer, D.C. 2011. Defining the public health threat of food fraud. Journal of Food Science. 76: 157-163.



انجمن مهندسی پژوهی کشاورزی و محیط‌آبادان ایران

سیزدهمین کنگره ملی مهندسی مکانیک  
بیوسیستم و مکانیزاسیون ایران  
(مکانیک بیوسیستم ۱۴۰۰)  
۲۶-۲۴ شهریور ۱۴۰۰



دانشکاوی برتریت مدرس

## **Detection in malt beverage using high liqueid performance and dielectric spectroscopy technique**

Mojtaba Naderi Boldaji\*, Farideh Keivani Hafshejani, Mehdi Ghasemi Varnamkhasti, Zahra Izadi

1. Biosystems Engineering Department, Shahrekord University, Shahrekord, Iran
2. Student, Biosystems Engineering Department, Shahrekord University, Iran
3. Biosystems Engineering Department, Shahrekord University, Shahrekord, Iran
4. Biosystems Engineering Department, Shahrekord University, Shahrekord, Iran

### **Abstract**

Malt beverage is a product made from barley malt. Malt drink is a product made from a mixture of barley malt or its extract, water, hops, carbon dioxide and permitted additives with or without sweetener. According to statistics, the use of unnatural and unauthorized sweeteners is widespread in the malt beverage industry. In this regard, the present study was conducted to evaluate the comparison of indicator carbohydrates in classical malt beverages by high performance liquid chromatography and dielectric methods to detect fraud by identifying the sugar compounds in plain malt beverages. A cylindrical dielectric sensor, a function generator and a spectrum analyzer were used to obtain the dielectric spectra in the frequency range of 0-150 MHz. In the first step, by preparing water-sugar solutions including glucose, sucrose, fructose, invert sugar, High Fructose Corn Syrup and malt extract, it was investigated how the dielectric method can detect and discriminate different types of sugars in water-soluble form. Samples were also tested in the form of mixed sugar solutions. In the next step, seven samples of simple malt drinks available on the market along with a solution with pure barley malt were measured using the dielectric technique. The sugar compounds of these samples were measured using standard HPLC method. The results of this study showed that principal component analysis with two main components PC1 and PC2, can detect different types of sugars independently and in combination with each other. Limit of an unauthorized sugar it develops using this method.

**Key words:** Malt beverage, Cylindrical sensor, High liqueid performance, Dielectric power spectroscopy

\*Corresponding author

E-mail: [naderi.mojtaba@sku.ac.ir](mailto:naderi.mojtaba@sku.ac.ir); [m.naderi@ut.ac](mailto:m.naderi@ut.ac)