



بررسی میزان مواجهه با بنزن، تولوئن، اتیل بنزن و گزیلن به روش میکرواستخراج از فاز جامد و کروماتوگرافی گازی در پمپ بنزین‌های شهر یزد

محمدحسین مصدق مهرجردی^۱، نسیم طهماسبی^{۲*}، ابوالفضل برخورداری فیروزآبادی^۲،

حسین فلاحزاده^۳، سانا ز اسماعیلیان^۴، کاظم سلطانی‌زاده^۴

^۱ گروه فارماکولوژی، دانشکده داروسازی، دانشگاه علوم پزشکی شهید صدوقی یزد

^۲ گروه بهداشت حرفه‌ای، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی شهید صدوقی یزد

^۳ گروه آمار، دانشکده بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی شهید صدوقی یزد

^۴ شرکت ملی پخش فرآورده‌های نفتی ایران

دریافت مقاله: ۹۰/۷/۳۰ - پذیرش مقاله: ۹۰/۱۲/۴

چکیده

زمینه: بنزن، تولوئن، اتیل بنزن، گزیلن (BTEX) از جمله ترکیبات آلی فرار می‌باشند که خصوصیات فیزیکی و شیمیایی مشابه دارند. BTEX موجود در بنزین مصرفی در اثر تبخیر بنزین از جایگاه‌های توزیع فراورده‌های نفتی وارد هوای شهرها می‌شود و کارکنان پمپ بنزین در مواجهه با آن قرار می‌گیرند. روش جدید استخراج ترکیبات آلی فرار به‌وسیله روش میکرو استخراج از فاز جامد (SPME) می‌باشد. هدف از انجام این مطالعه بهینه‌سازی شرایط استخراج BTEX از نمونه‌های هوا به‌وسیله SPME و اندازه‌گیری میزان آلودگی پمپ بنزین‌های شهر یزد می‌باشد.

مواد و روش‌ها: در این مطالعه نمونه‌های هوا توسط کیسه نمونه‌برداری تدلار جمع‌آوری شدند و سپس توسط فیبر SPME به‌وسیله دستگاه گازکروماتوگرافی با دستکتور FID تجزیه شدند.

یافته‌ها: نتایج حاصل نشان داد که فیبر PDMS/CAR بیشترین سطح زیر منحنی را در مقایسه با دو نوع فیبر دیگر به‌خود اختصاص داده و نیز مدت زمان استخراج و بازیافت نمونه از فیبر به ترتیب ۳ و ۱ دقیقه تعیین شد. میانگین غلظت بنزن، تولوئن، اتیل بنزن و گزیلن به ترتیب 1932 ± 807 ، 148 ± 89 ، 667 ± 405 و 340 ± 216 میکروگرم در متر مکعب بود.

نتیجه‌گیری: میانگین غلظت بنزن هوا بالاتر از حد مجاز پیشنهاد شده توسط کمیته فنی بهداشت حرفه‌ای کشور (0.5 PPM) می‌باشد. در حالی که غلظت تولوئن، اتیل بنزن و گزیلن کمتر از حد مجاز می‌باشد.

واژگان کلیدی: ترکیبات آلی فرار، مدت زمان بازیافت و استخراج، میکرو استخراج از فاز جامد، پمپ بنزین

* یزد، دانشگاه علوم پزشکی شهید صدوقی، دانشکده بهداشت

** این پژوهه با حمایت مالی شرکت ملی پخش فرآورده‌های نفتی ایران انجام گردیده است.

مقدمه

گزیلن و اتیل بنزن می‌باشد (۷). کروماتوگرافی گازی یکی از روش‌های آنالیز آلینده‌ها و سوم می‌باشد، روش اندازه‌گیری ترکیبات آلی فرار بر اساس استانداردهای NIOSH، کروماتوگرافی گازی با استفاده از دتکتور FID بوده (۸-۱۰) که روش استخراج در این متد به کارگیری ذغال فعال و جداسازی به وسیله دی‌سولفیدکربن می‌باشد. استخراج به کمک حلال علاوه بر ایجاد آلودگی محیطی بسیار وقت‌گیر می‌باشد. از روش‌های جدید استخراج روش SPME^۱ می‌باشد. SPME برای اولین بار توسط پائولیزین (Pawliszyn) ابداع و به کارگیری آن در محیط‌های مختلف توسط دیگر محققین گسترش پیدا کرد (۸-۹، ۱۱-۱۳).

از جمله موارد استفاده روش استخراج SPME آنالیز سریع ترکیبات آلی فرار در هوا می‌باشد (۱۱). این روش بدون نیاز به حلال بوده و با جذب ماده آنالیت بر سطح سیلیکای فیبر آن را مستقیماً به دستگاه کروماتوگرافی گازی معرفی می‌نماید. از دیگر مزایای این روش استخراج حذف مراحل آماده‌سازی نمونه، کوتاه کردن مدت زمان استخراج و دقت بالا در اندازه‌گیری آنالیتها می‌باشد (۱۴-۱۶).

در مطالعه‌ای که توسط لاغریو (Lagorio) و همکاران صورت گرفت میانگین غلظت بنزن و تولوئن در پمپ بنزین‌ها به ترتیب ۱۶۹ و ۴۲۴ میکروگرم بر متر مکعب گزارش شد (۱۷). در دو مطالعه‌ای که توسط ایجی (Egeghy) و همکاران و گیتوری (Ghittori) و همکاران صورت گرفته است غلظت بنزن به ترتیب ۰/۹ و ۰/۷۳۶ میلی‌گرم بر متر مکعب گزارش شده است (۱۸ و ۱۹). بهرامی و همکاران مواجهه با بنزن در پمپ بنزین‌های شهر همدان را مورد بررسی قرار دادند. در

ترکیبات آلی فرار از عوامل آلوده‌کننده هوا می‌باشد که به صورت مایعات یا جامدات فرار می‌باشند. این ترکیبات که دارای کربن آلی بوده، از طریق فرآیندهای مختلف تولید می‌شوند و با سرعت زیادی تبخیر می‌شوند (۱).

بنزن، تولوئن، اتیل بنزن، گزیلن (BTEX) از جمله ترکیبات آلی فرار می‌باشند که خصوصیات فیزیکی و شیمیابی مشابه دارند و در بین ترکیبات آلی فرار BTEX از اهمیت بیشتری برخوردارند و در صنایع داروسازی و شیمیابی به‌طور وسیعی کاربرد دارند.

این مواد از اجزاء اصلی تشکیل دهنده بنزن (۲) و از اصلی‌ترین حلال‌های مورد استفاده در صنایع (۳) می‌باشند. BTEX موجود در بنزین مصرفی از طریق اگزوژ، موتور کاربراتور وسائل نقلیه و همچنین در اثر تبخیر بنزن از جایگاه‌های توزیع فراورده‌های نفتی وارد هوای شهرها می‌شود و بدین ترتیب کارکنان پمپ بنزین در مواجهه با این ترکیبات قرار می‌گیرند (۳). مشخصه اصلی این ترکیبات سرعت بالای تبخیر آن‌ها می‌باشد (۴).

مواجهه افراد با تولوئن می‌تواند منجر به عوارض متعدد از جمله تغییراتی در سیستم اعصاب مرکزی مانند خستگی، گیجی، فقدان هماهنگی و تأخیر در زمان واکنش و سرعت ادراکی فرد شود (۴). اتیل بنزن در برخی موارد باعث تحریک چشم‌ها و سیستم گوارشی شده است. تماس مستقیم با گزیلن پوست باعث تحریک آن شده که منجر به خشکی، ترک خوردگی، تاول زدن و درماتیت پوستی می‌گردد (۴).

لوسمی حاد میلوژنر و بیماری‌های خونی، آسیب سیستم ایمنی، اختلالات قاعدگی و تغییرات اندازه تحملان نیز از جمله عوارض ناشی از مواجهه با بنزن می‌باشد (۵ و ۶). حدود مجاز این ترکیبات PPM ۰/۵، ۰/۵، ۰/۱۰۰ و ۱۰۰ به ترتیب برای بنزن، تولوئن،

^۱ Solid Phase Microextraction

($75\mu\text{m}$)PDMS-CAR ($65\mu\text{m}$)PDMS-DVB ($100\mu\text{m}$)PDMS شرکت Supelco انگلستان خریداری و استفاده گردید.

استخراج و تجزیه نمونه

در این مطالعه از سه نوع فیبر شناخته شده جهت ترکیبات آلی فرار یعنی ($65\mu\text{m}$)PDMS-DVB ($100\mu\text{m}$)PDMS-CAR ($75\mu\text{m}$)PDMS استفاده تا تأثیر نوع فیبر بر روی میزان استخراج بنزن مورد ارزیابی قرار گیرد. با توجه به گازی بودن نمونه از روش استخراج مستقیم استفاده گردید. این روش بر مبنای به تعادل رسیدن غلظت بین دو فاز نمونه در فیبر انجام می‌شود. مدت زمان استخراج در محدوده ۱۷ دقیقه و زمان بازیافت نمونه از فیبر ۲۰–۱۸۰ ثانیه مورد بررسی قرار گرفت. فیبرها مستقیماً در داخل نمونه قرار گرفتند تا نمونه توسط فیبر استخراج گردد. سپس فیبر از محل تریکیس کیسه جدا شده و به دستگاه کروماتوگرافی گازی (GC) تزریق گردید.

نحوه استانداردسازی در کیسه‌های نمونه‌برداری
ابتدا محلول استاندارد مادر با غلظت (Analyte/acetonitrile) (v/v) (۱:۱۰۰۰) برای هر یک از مواد ساخته شد و سپس استانداردهای کاری BTEX در کیسه‌های نمونه‌برداری در غلظت‌های ۵۲۶۰، ۲۶۳۰ و ۴۳۸، ۸۷ و ۲۱۶، ۸۶، ۴۳۲ و ۱۷۲۰ برای تولوئن و ۸۶، ۴۳ و ۴۳۰ برای اتیل بنزن، ۴۳، ۲۱۴ و ۴۳۰ و ۸۶۰ میکروگرم بر متر مکعب برای گزیلن در کیسه نمونه‌برداری تهیه شد و پس از ۳۰ دقیقه (۲۲) نمونه به وسیله فیبر SPME استخراج و به دستگاه GC تزریق گردید و سطح زیر منحنی

مطالعه آن‌ها مقدار بنزن اندازه‌گیری شده در محدوده ۱۰۶/۷۳ ppb ۱۷۰ تا ۴۲ گزارش شده است (۲۰). با توجه به مزایای روش جدید استخراج و اینکه تاکنون اندازه‌گیری ترکیبات آلی فرار در هوا با این روش در ایران صورت نگرفته است، تصمیم به اندازه‌گیری ترکیبات BTEX با روش میکرواستخراج از فاز جامد و کروماتوگرافی گازی گرفته شد. هدف از انجام این مطالعه بهینه‌سازی شرایط استخراج BTEX از نمونه‌های هوا و اندازه‌گیری میزان آلودگی پمپ بنزین‌های شهر یزد می‌باشد.

مواد و روش‌ها

در این مطالعه توصیفی - مقطوعی که در زمستان ۱۳۸۹ انجام شد، تعداد ۱۳ پمپ بنزین به صورت تصادفی انتخاب و نمونه‌برداری از هوا در ۳۵ ایستگاه پمپ بنزین‌های مذکور پس از پایان شیفت صحیح انجام گردید. پمپ نمونه‌برداری فردی استفاده شده مدل SKC ساخت کشور انگلستان می‌باشد. برای جمع آوری نمونه از کیسه‌های ۵ لیتری شرکت SKC انگلستان استفاده شد. کلیه مواد شیمیایی مورد استفاده (بنزن، اتیلبنزن، تولوئن، گزیلن، متانول، استونیتریل) در این مطالعه با درجه خلوص مناسب (HPLC Grade) برای تجزیه به وسیله دستگاه کروماتوگرافی گازی از شرکت مرک آلمان تهیه شد.

دستگاه کروماتوگرافی گازی (GC) مورد استفاده برای آنالیز نمونه Younglin مدل YL6100 ساخت کشور کره با دتکتور یونش شعله‌ای FID با ستون DB-5MS- J&W Scientific طول ستون: ۶۰ متر، قطر داخلی ستون: ۰/۲۵ میلی‌متر، ضخامت فیلم: ۰/۰۲۵ میکرومتر) می‌باشد. فیبرهای

به خود اختصاص داده و کارایی و تأثیر بیشتری در جذب و استخراج بنزن دارد (نمودار ۱).

منتظر با هر غلظت مشخص گردید. از مтанول به عنوان استاندارد داخلی استفاده گردید.

جدول ۱) غلظت BTEX در هوا به تفکیک هر ایستگاه

گزینن $\mu\text{g}/\text{m}^3$	بنزن $\mu\text{g}/\text{m}^3$	اتیلبنزن $\mu\text{g}/\text{m}^3$	تولوئن $\mu\text{g}/\text{m}^3$	بنزن $\mu\text{g}/\text{m}^3$	شماره ایستگاه	پمپ بنزن
۷۳۵	۱۸۳	۲۹۸	۷۳۶	۱	۱	
۲۳۳	۱۰۰	۲۲۱	۱۲۸۰	۲		
۴۰۰	۸۰	۳۰۰	۱۴۴۰	۳		
۲۶۹	۱۵۷	۶۳۰	۲۲۰۸	۱	۲	
۱۲۸	۹۷	۳۲۰	۱۴۷۲	۲		
۱۲۴	۱۰۰	۴۲۰	۱۹۲۰	۳		
۳۱۳/۵	۱۵۳	۵۹۶	۱۸۸۸	۱	۳	
۱۳۴	۷۹	۳۱۰	۲۸۸۰	۲		
۱۶۴	۸۷	۲۹۹	۳۰۴۰	۳		
۱۴۰	۷۵	۶۴۰	۲۰۴۸	۱	۴	
۳۲۰	۱۲۲	۸۰۰	۲۸۱۶	۲		
۶۶۸	۲۴۰	۱۶۱۸	۳۵۲۰	۳		
۱۷۰	۷۸	۵۳۰	۱۲۴۶	۱	۵	
۱۴۵	۸۹	۵۶۰	۱۶۰۰	۲		
۵۶۵	۲۰۷	۱۰۰۵	۱۹۲۰	۳		
۲۸۳	۱۱۰	۴۲۰	۱۵۰۴	۱	۶	
۶۱۵	۲۲۶/۵	۱۲۲۶	۳۵۲۰	۲		
۱۴۰	۱۱۰	۷۴۰	۲۰۱۶	۳		
۳۲۰	۹۳	۵۸۰	۲۲۴۰	۱	۷	
۳۲۲	۱۴۸	۷۶۶	۲۲۳۶	۲		
۱۶۰	۹۰	۳۸۰	۱۸۸۸	۳		
۲۱۰	۷۰	۳۲۵	۱۶۰۰	۱	۸	
۴۳۰	۲۳۰	۹۴۰	۱۷۶۰	۲		
۴۵۵	۱۸۸	۵۸۶	۲۰۱۶	۱	۹	
۲۳۳	۸۶	۳۴۰	۱۰۵۶	۲		
۱۳۰	۹۰	۲۹۸	۹۶۰	۱	۱۰	
۴۳۰	۱۹۰	۸۶۰	۲۵۹۲	۲		
۲۰۰	۹۰	۴۲۰	۹۶۰	۱	۱۱	
۳۲۰	۱۴۶	۴۱۰	۱۰۸۸	۲		
۱۵۶	۷۸	۳۰۰	۳۱۰	۱	۱۲	
۴۸۰	۲۲۷	۸۵۵	۱۰۸۸	۲		
۷۶۵	۲۵۳	۱۶۰۰	۲۰۴۸	۳		
۷۵۴	۵۴۳	۱۴۸۶	۲۸۱۶	۱	۱۳	
۸۵۶	۲۱۰	۱۶۰۰	۳۵۲۰	۲		
۱۳۵	۱۵۴	۵۶۶	۲۳۲۰	۳		

نمونه برداری

کلیه نمونه‌ها در محدوده تنفسی کارگران در پایان شیفت صبح جمع‌آوری شدند. به این ترتیب که دبی پمپ روی ۰/۵ لیتر بر دقیقه تنظیم شد سپس با استفاده از شلنگ رابط پمپ را به کیسه نمونه برداری متصل نموده (در هر نمونه برداری ابتدا کیسه ۳ دفعه با هوای تمیز پر و خالی گردید) و برای مدت ۸ دقیقه نمونه برداری انجام شد تا حجم هوا به ۸۰ درصد (۴ لیتر) حجم کیسه برسد. سپس نمونه‌ها بلا فاصله به آزمایشگاه منتقل شده و توسط فیبر SPME استخراج و به‌وسیله دستگاه کروماتوگرافی گازی مورد تجزیه قرار گرفتند. داده‌ها با نرمافزار SPSS (USA, Il,Chicago,SPSS Inc) ویرایش ۱۶ مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفتند.

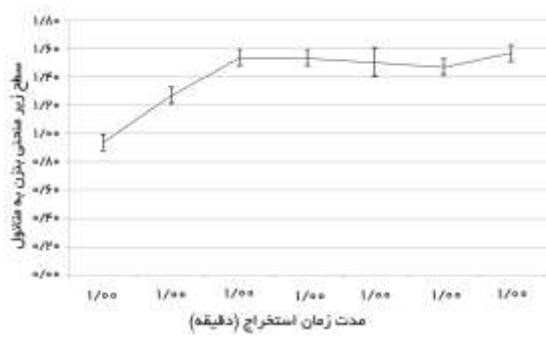
یافته‌ها

اندازه‌گیری غلظت BTEX با روش میکرواستخراج از فاز جامد و کروماتوگرافی گازی مورد بررسی قرار گرفت که اولین گزارش در نوع خود می‌باشد. با توجه به خصوصیات فیزیکوشیمیایی مشابه این ترکیبات شرایط بهینه از نظر نوع فیبر، زمان استخراج و زمان بازیافت برای بنزن بررسی گردید که نتایج در شرح جدول ۱ آمده است.

انتخاب نوع فیبر

نتایج حاصل از ارزیابی فیبرهای مورد استفاده جهت استخراج نشان داد که فیبر PDMS/CAR بیشترین سطح زیر منحنی را در مقایسه با دو نوع فیبر دیگر

دادن فیبر بیش از ۶۰ ثانیه در محل تزریق دستگاه باعث افزایش سطح زیر منحنی نگردید. ضمن اینکه قرار گرفتن فیبر به مدت طولانی در معرض دمای زیاد ممکن است باعث کاهش طول عمر فیبر گردد. بنابراین مدت زمان ۶۰ ثانیه بازیافت برای آنالیز نمونه‌ها مورد استفاده قرار گرفت (نمودار ۳).



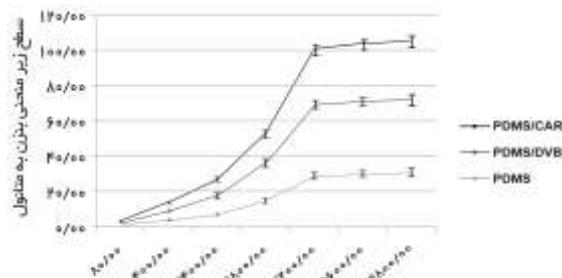
نمودار ۳ میزان بازیافت بنزین از فیبر PDMS-CAR در زمان‌های مختلف

میانگین غلظت بنزین، تولوئن، اتیل بنزین و گزیلن از آنالیز نمونه‌ها به ترتیب ۱۹۳۲ ± ۸۰۷ ، ۶۶۷ ± ۴۰۵ ، ۱۴۸ ± ۸۹ و ۳۴۰ ± ۲۱۶ میکروگرم در متر مکعب می‌باشد (جدول ۲).

جدول ۲) مقایسه غلظت BTEX در نمونه‌ها

	بنزین	تولوئن	اتیل بنزین	گزیلن	BTEX
۳۵۲۰	۳۱۰	۸۰۷	۱۹۳۲	۳۵	بنزین
۱۶۱۸	۲۹۸	۴۰۵	۶۶۷	۳۵	تولوئن
۵۴۳	۷۰	۸۹	۱۴۸	۳۵	اتیل بنزین
۸۵۶	۱۲۲	۲۱۶	۳۴۰	۳۵	گزیلن

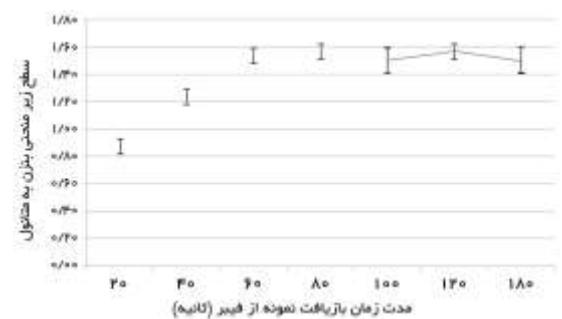
همان‌طور که ملاحظه می‌شود میانگین غلظت بنزین و سپس تولوئن بیشتر از اتیل بنزین و گزیلن می‌باشد. در مقایسه با حدود مجاز $۰/۵$ بجای $۰/۰۵$ میکروگرم بر متر مکعب) برای بنزین مقدار میانگین به دست آمده بیشتر می‌باشد. میانگین تولوئن، اتیل بنزین و گزیلن در



نمودار ۱) میزان استخراج بنزین از هوا به وسیله فیبرهای PDMS, PDMS-CAR و PDMS-DVB

انتخاب مدت زمان استخراج

استخراج به روش SPME بر اساس به تعادل رسیدن غلظت بین دو فاز نمونه و فیبر صورت می‌گیرد. بر اساس گزارشات قبلی مدت زمان استخراج در محدوده بین ۱ تا ۷ دقیقه مورد بررسی قرار گرفت. همان‌طور که نتایج نشان می‌دهد بیشترین سطح زیر منحنی پس از ۳ دقیقه قرار دادن فیبر در کیسه نمونه برداری به دست آمد. ضمناً مدت زمان استخراج بیش از سه دقیقه باعث بهبود میزان استخراج نمونه و افزایش سطح زیر منحنی نگردید (نمودار ۲).



نمودار ۲) میزان استخراج بنزین توسط فیبر PDMS/CAR در زمان‌های مختلف

انتخاب مدت زمان بازیافت نمونه از فیبر

کلیه نمونه‌های استخراج شده به وسیله فیبر در زمان‌های مختلف بین ۲۰ تا ۱۸۰ ثانیه در محل تزریق دستگاه قرار گرفت. نتایج حاصله نشان داد که تمامی نمونه مورد نظر در مدت زمان ۶۰ ثانیه از فیبر جدا شدند. به عبارتی قرار

که در مقایسه با میانه مواجهه در این مطالعه (۱۹۲۰ میکروگرم بر متر مکعب) مقدار کمتری می‌باشد (۱۹).

اختلاف نتایج شاید به دلیل توانمندی بالای فیر انتخابی SPME برای استخراج این ترکیبات باشد. مقدار مواجهه بنزن به دست آمده با مطالعه ایجی (Egeghy) و همکاران ($2/9 \pm 8/5$) تقریباً همخوانی دارد (۱۸).

غلظت بنزن به دست آمده در این مطالعه با برخی مطالعات همخوانی دارد. لیست این مطالعات در جدول ۲ آمده است (۱۸، ۲۶ و ۲۷).

جدول ۳ مقایسه غلظت بنزن به دست آمده در مطالعات گذشته

مقدار بیشینه (mg/m ³)	میانگین (mg/m ³)	کشور	سال
۸/۴	۱/۳	ایالات متحده	۱۹۹۳
۲/۷	۱/۳	ایالات متحده	۱۹۹۷
NR*	۰/۹	فنلاند	۱۹۹۹
۳۶	۲/۹	ایالات متحده	۲۰۰۰

* گزارش نشده است

اکثر مطالعات بر روی اندازه‌گیری غلظت بنزن در هواهای محیطی‌های کاری از جمله پمپ بنزین‌ها تمرکز داشته‌اند و اندازه‌گیری تولوئن، گزیلن و اتیلن بنزن در هوا به صورت محدود انجام شده است. مطالعه‌ای که بر روی اندازه‌گیری غلظت تولوئن و بنزن صورت گرفته است توسط لاگوریو (Lagorio) و همکاران می‌باشد که غلظت تولوئن و بنزن آن به ترتیب ۱۶۹ و ۴۲۴ میکروگرم بر متر مکعب گزارش شده است که در مقایسه با مطالعه اخیر مقدار کمتری را نشان می‌دهد. غلظت BTEX در خون برای ارزیابی مواجهه در پمپ بنزین هم توسط بیکر (Backer) و همکاران اندازه‌گیری شده است. در آن مطالعه مقادیر دقیق این مواد در هوا عنوان نشده است (۲۷).

پمپ بنزین‌های مورد مطالعه پایین‌تر از حد مجاز می‌باشد. میانگین دمای هوا $14/6 \pm 2/1$ بوده است که رابطه‌ای بین غلظت این ترکیبات در هوا و میزان دمای هوا وجود نداشته است ($P < 0/05$).

بحث

با توجه به این موضوع که اندازه‌گیری غلظت مواد آلی فرار (بنزن، تولوئن، گزیلن، اتیلن بنزن) تاکنون در کشور در پمپ بنزین‌ها انجام نشده است لذا این مطالعه طراحی و انجام شد. با توجه به اینکه تاکنون روش میکرواستخراج از فاز جامد (SPME) با به کارگیری کیسه نمونه‌برداری تدلار برای اندازه‌گیری BTEX در هوا انجام نشده لذا مقایسه پارامترهای بهینه شده در این روش دارای تفاوت‌هایی با دیگر مطالعات می‌باشد. در عین حال فیر PDMS/CAR در گروهی از مطالعات به عنوان فیر انتخابی توصیه شده برای استخراج BTEX از نمونه‌های گازی توصیه شده است (۲۳-۲۵).

نتایج تحقیق حاضر نشان داد که مقادیر میانگین غلظت ابتدا برای بنزن و سپس تولوئن بالاتر از دو ترکیب دیگر می‌باشد، همچنین میانگین غلظت بنزن هوا کمی بالاتر از حد مجاز پیشنهاد شده توسط کمیته فنی بهداشت حرفه‌ای کشور (۰/۵ PPM) می‌باشد که در مقایسه با مطالعه لاگوریو (S.Lagorio) و همکاران که هر دو مطالعه از روش نمونه‌برداری با ذغال فعال استفاده شده است، مقدار بیشتری را نشان می‌دهد (۱۷).

همچنین در مطالعه گیتوری (Ghittori) و همکاران نیز که با روش استخراج با ذغال فعال و اندازه‌گیری با کروماتوگرافی گازی صورت گرفت میزان میانه مواجهه بنزن ۷۳۶ میکروگرم بر متر مکعب بوده است

زیاد بودن دامنه تغییر غلظت‌های BTEX می‌تواند مرتبط با این موضوع باشد. با توجه به مطالب فوق پیشنهاد می‌شود تا مطالعه‌ای در زمینه ارزیابی بیومارکر اثر مواجهه با بنزن در کارکنان مواجهه یافته با سطح بالای بنزن صورت گیرد.

سپاس و قدردانی

از همکاری صمیمانه جناب دکتر محمدحسن احرام‌پوش (رئیس محترم دانشکده بهداشت دانشگاه علوم پزشکی شهید صدوقی یزد)، سرکار خانم خبیری، سرکار خانم مهندس فریبا منصوری و مهندس محسن زارع تشکر و قدردانی می‌شود.

همچنین ارتباط معنی‌داری میان افزایش دما و غلظت BTEX یافت نشد ($P > 0.05$) که این موضوع به علت انجام نمونه‌برداری در زمان‌هایی بود که دمای هوا کاهش یا افزایش قابل ملاحظه‌ای نداشته است. از آنجائی‌که دامنه تغییرات غلظت‌های BTEX در هوا در این مطالعه بسیار وسیع می‌باشد، تعداد بسیار زیادی از نمونه‌های هوا نیاز می‌باشد تا اینکه بتوان دقیقاً میزان تماس افراد با BTEX را مشخص نمود. همچنین با توجه به اینکه امکان نمونه‌برداری از پمپ بنزین‌ها در یک روز و یک ساعت مشخص از روز وجود نداشت، و تهیه این تعداد کیسه نمونه‌برداری تدلار بدليل هزینه‌بری ممکن نبود، نمونه‌ها را در روزهای مختلف با درجه حرارت نسبتاً متفاوت و وزش باد متفاوت با یکدیگر جمع‌آوری نمودیم. بنابراین از دلایل احتمالی

References:

- Keshavarzi Shirazi H, Halek FS, Mir Mohamadi M. Investigation and evaluation of VOCs in indoor air and public places. *J Environ Stud (JES)* 2004; 32: 41-6.
- Tang W, Hemm I, Eisenbrand G. Estimation of human exposure to styrene and ethylbenzene. *Toxicology* 2000; 144: 39-50.
- Harbison RD, editor. *Hamilton & Hardys Industrial Toxicology*. 5th ed. USA: Mosby; 1998.
- Wexler P. *Encyclopedia of toxicology*, Three-Volume Set: Chemicals and Concepts. 1st ed. Waltham, Massachusetts: Academic Press; 1998.
- Boogaard PJ, van Sittert NJ. Biological monitoring of exposure to benzene: a comparison between S-phenylmercapturic acid, trans, trans-muconic acid, and phenol. *Occup Environ Med* 1995; 52: 611-20.
- Lynge E, Andersen A, Nilsson R, et al. Risk of cancer and exposure to gasoline vapors. *Am J Epidemiol* 1997; 145: 449-58.
- Iran Occupational Health Committee. Occupational Exposure Limit. Tehran: Center of environmental & occupational health; 2003.
- Boyd-Boland AA, Pawliszyn JB. Solid-phase microextraction coupled with high-performance liquid chromatography for the determination of alkylphenol ethoxylate surfactants in water. *Anal Chem* 1996; 68: 1521-9.
- Chen J, Pawliszyn JB. Solid phase microextraction coupled to high-performance liquid chromatography. *Anal Chem* 1995; 67: 2530-3.
- NIOSH Manual of Analytical Methods. Centers for Disease Control and Prevention. (Accessed in Sep 28, 2012, at <http://www.cdc.gov/niosh/docs/2003-154/>).
- Arthur CL, Pawliszyn J. Solid phase microextraction with thermal desorption using fused silica optical fibers. *Anal Chem* 1990; 62: 2145-8.
- Koziel J, Jia M, Pawliszyn J. Air sampling with porous solid-phase microextraction fibers. *Anal Chem* 2000; 72: 5178-86.
- Almeida CM, Boas LV. Analysis of BTEX and other substituted benzenes in water using headspace SPME-GC-FID: method validation. *J Environ Monit* 2004; 6: 80-8.
- Namiesnik J, Zygmunt B, Jastrzebska A. Application of solid-phase microextraction for determination of organic vapours in gaseous matrices. *J Chromatogr A* 2000; 885: 405-18.
- Tumbiolo S, Gal JF, Maria PC, et al. Determination of benzene, toluene,

- ethylbenzene and xylenes in air by solid phase micro-extraction/gas chromatography/mass spectrometry. *Anal Bioanal Chem* 2004; 380: 824-30.
16. Mosaddegh MH, Richardson T, Stoddart RW, et al. Application of solid-phase microextraction technology to drug screening and identification. *Ann Clin Biochem* 2001; 38: 541-7.
17. Lagorio S, Crebelli R, Ricciarello R, et al. Methodological issues in biomonitoring of low level exposure to benzene. *Occup Med (Lond)* 1998; 48: 497-504.
18. Egeghy PP, Tornero-Velez R, Rappaport SM. Environmental and biological monitoring of benzene during self-service automobile refueling. *Enviro Health Perspect* 2000; 108: 1195-202.
19. Ghittori S, Fiorentino ML, Maestri L, et al. Urinary excretion of unmetabolized benzene as an indicator of benzene exposure. *J Toxicol Enviro Health* 1993; 38: 233-43.
20. Bahrami A, Mahjoob H, Asary MJ. Investigation of Urinary Phenol and Benzene Concentration in Breathing Zone of Gasoline Station Attendant. *Urmia Med J* 2002; 4: 180-6.
21. Ouyang G, Pawliszyn J. SPME in environmental analysis. *Anal Bioanal Chem* 2006; 386: 1059-73.
22. Hippelein M. Analysing selected VVOCs in indoor air with solid phase microextraction (SPME): a case study. *Chemosphere* 2006; 65: 271-7.
23. Larroque V, Desauziers V, Mocho P. Comparison of two solid-phase microextraction methods for the quantitative analysis of VOCs in indoor air. *Anal Bioanal Chem* 2006; 386: 1457-64.
24. Larroque V, Desauziers V, Mocho P. Development of a solid phase microextraction (SPME) method for the sampling of VOC traces in indoor air. *J Environ Monit* 2006; 8: 106-11.
25. Saba A, Cuzzola A, Raffaelli A, et al. Determination of benzene at trace levels in air by a novel method based on solid phase microextraction gas chromatography/mass spectrometry. *Rapid Commun Mass Spectrom* 2001; 15: 2404-8.
26. Vainiotalo S, Peltonen Y, Ruonakangas A, et al. Customer exposure to MTBE, TAME, C6 alkyl methyl ethers, and benzene during gasoline refueling. *Environ Health Perspect* 1999; 107: 133-40.
27. Backer LC, Egeland GM, Ashley DL, et al. Exposure to regular gasoline and ethanol oxyfuel during refueling in Alaska. *Environ Health Perspect* 1997; 105: 850-5.

The investigation of exposure to benzene, toluene, ethylbenzene and xylene (BTEX) with Solid Phase Microextraction Method in gas station in Yazd province

MH. Mosaddegh Mehrjerdi¹, N. Tahmasebi^{2*}, A. Barkhordari FiroozAbadi², H. Fallahzadeh³, S. Esmaielian², K. Soltanizadeh⁴

¹Department of Pharmacology, School of Pharmacy, Shahid Sadoughi University of Medical Sciences, Yazd, IRAN

²Department of Health, School of Health, Shahid Sadoughi University of Medical Sciences, Yazd, IRAN

³Department of Statistics, School of Health, Shahid Sadoughi University of Medical Sciences, Yazd, IRAN

⁴National Iranian Oil Products Distribution Company

(Received 22 Oct, 2011 Accepted 23 Feb, 2012)

Abstract

Background: Benzene, toluene, ethylbenzene and xylene (BTEX) are volatile organic compounds which their physical and chemical characteristics are similar. Evaporation of BTEX from gasoline in petrol station into the air causes gasoline station attendants expose to them. A new extraction method of volatile organic compounds is solid phase microextraction (SPME). The aim of this study is to optimize extraction conditions of BTEX from air samples and then determination of gasoline station air contamination with BTEX in Yazd.

Material and Methods: In this study air samples were collected using Tedlar bags and then extracted and analyzed with SPME fiber and gas chromatography equipped with a flame ionization detector.

Results: Our results indicate that PDMS/CAR has the best peak area in comparison with two other fibers. The Optimized extraction and desorption times are estimated 3 and 1 minutes, respectively. Mean concentration of benzene, toluene, ethyl benzene and xylene in gas station's air were 1932 ± 807 , 667 ± 405 , 148 ± 89 , $340 \pm 216 \mu\text{g}/\text{m}^3$ respectively.

Conclusion: Benzene mean concentration is above threshold limit value (0.5PPM). Whereas, toluene, ethylbenzene and xylene mean concentration are lower than threshold limit values.

Keywords: volatile organic compounds, BTEX, SPME, gasoline station

*Address for correspondence: Department of Health, School of Health, Shahid Sadoughi University of Medical Sciences, Yazd, IRAN; E-mail: nasimtahmaseby@yahoo.com

Website: <http://bpums.ac.ir>

Journal Address: <http://ismj.bpums.ac.ir>