



کلیه امتیازهای این پایان‌نامه به دانشگاه بوعلی سینا تعلق دارد. در صورت استفاده از تمام یا بخشی از مطالب این پایان‌نامه در مجلات، کنفرانس‌ها و یا سخنرانی‌ها، باید نام دانشگاه بوعلی سینا و استاد راهنمای پایان‌نامه و نام دانشجو با ذکر مأخذ و ضمن کسب مجوز کتبی از دفتر تحصیلات تکمیلی دانشگاه ثبت شود. در غیر این صورت مورد پیگرد قانونی قرار خواهد گرفت. درج آدرس‌های ذیل در کلیه مقالات خارجی و داخلی مستخرج از تمام یا بخشی از مطالب این پایان‌نامه در مجلات، کنفرانس‌ها و یا سخنرانی‌ها الزامی می‌باشد.

....., Bu-Ali Sina University, Hamedan, Iran.

مقالات خارجی

..... گروه دانشکده دانشگاه بوعلی سینا، همدان.

مقالات داخلی



دانشگاه گیلان

دانشکده شیمی
گروه آموزشی شیمی تجزیه

پایان نامه ارائه شده به عنوان بخشی از فعالیت‌های تحصیلی لازم جهت اخذ درجه دکتری تخصصی (Ph.D.)
در رشته شیمی (گرایش تجزیه)

عنوان:

کاربرد روشهای ریزاستخراج مایع - مایع و ریزاستخراج فاز جامد جهت
اندازه‌گیری نمونه‌های زیست محیطی و دارویی با استفاده از تکنیک‌های
کروماتوگرافی و اسپکتروفتومتری

استاد راهنما:

دکتر مهدی هاشمی

استاد مشاور:

پروفسور عباس افخمی

نگارش:

سید مصیب دریانورد

۳ مهر ۱۳۹۲

سپاس خدای را که دریچه ای از دنیای دانش را در برابر دیدگانم گشود و مرا یاری داد تا بتوانم با

موفقیت در این وادی گام نهم. سر بر سجده آن یگانه معبود خواهم نهاد تا سپاسگزار لطف او

باشم. از او میخواهم تا مرا معبر آرامش قرار دهد، آنجا که نفرت هست عشق جاری کنم، آنجا

که خطا هست بخشایش بکسترانم، آنجا که جدایی هست وصل بیافرینم، آنجا که لغزش و دروغ

هست حقیقت بیافرینم، آنجا که تردید هست ایمان بنا کنم، آنجا که ظلمت هست نور بیافرینم

و آنجا که اندوه عشق هست شادی وصل را نوید بخش باشم.

اکنون که بر فراز سالهای تحصیلی خویش به افتخار ایستاده ام، قصد دارم با جملاتی هر چند کوتاه به

مشکر از تمامی عزیزانی سپردارم که در طی این سال ها و انجام این پروژه به اینجانب لطف

داشتند.

از استاد راهنمای بزرگوارم جناب آقای دکتر هاشمی، که کاستی‌های مرا با صبر فراوان تحمل

نمودند و همواره در طی انجام این پژوهش مرا یاری نمودند، کمال تشکر و امتنان را دارم.

از اساتید بزرگوارم جناب آقای پروفسور انجمنی، جناب آقای پروفسور نعمت الهی، سرکار

خانم پروفسور مدرکیان که در این دوره تحصیلی از محضر درس ایشان بهره‌مند شدم و لطف‌شان

همیشه شال حال بنده بود، قدردانی می‌نمایم.

از دوستان بسیار عزیزم، در همه‌ی آزمایشگاه‌های تحقیقاتی دانشکده شیمی و خوابگاه دانشگاه بوعلی

سینا، بویره آقایان حسین خوش سفر، توحید شیرزاد مهر، حسن باقری، رضا احمدی و

مصیب رضایی، که خاطراتی شیرین و به یادماندنی را با آنان داشتم کمال تشکر و قدردانی را

دارم.

برک سبزی تقدیم به

پدر بزرگوار و مادر دلسوزم

به پاس دعاهای خالصانه، عاطفه سرشار و گرمای امید بخش وجودشان

و

فرحناز عزیزم

همسر مهربان و صبورم

که کلمه به کلمه ی این پایان نامه، تلالوی زیبای محبت های اوست

و

برادران و خواهران عزیزم

به پاس حمایت های، همیشگی و محبت های بی دریغشان



دانشگاه بوعلی سینا

مشخصات رساله/پایان نامه تحصیلی

عنوان:

کاربرد روشهای ریزاستخراج مایع - مایع و ریزاستخراج فاز جامد جهت اندازه‌گیری نمونه‌های زیست محیطی و دارویی با استفاده از تکنیک های کروماتوگرافی و اسپکتروفتومتری

نام نویسنده: سید مصیب دریانورد

نام استاد/اساتید راهنما: دکتر مهدی هاشمی

نام استاد/اساتید مشاور: پروفسور عباس افخمی

دانشکده: شیمی

گروه آموزشی: شیمی تجزیه

رشته تحصیلی: شیمی

گرایش تحصیلی: تجزیه

مقطع تحصیلی: دکتری

تاریخ تصویب پروپوزال: ۹۰/۶/۲۰

تاریخ دفاع: ۹۲/۷/۳

تعداد صفحات: ۱۹۰

چکیده:

در بخش اول این پروژه، توسعه‌ی روشهای ریزاستخراج مایع-مایع با رویکرد استفاده از امواج فراصوت در این روشها و کاربرد تکنیک ریزاستخراج با امولسیون سازی به کمک امواج فراصوت (USAE-ME) جهت اندازه‌گیری نمونه‌های محیطی و بیولوژیکی مورد توجه قرار گرفته است.

در فصل دوم، توسعه و کاربرد تکنیک USAE-ME در ترکیب با اسپکتروفتومتری UV-Vis برای پیش‌تغلیظ و اندازه‌گیری مقادیر اندک آنتیموان(V) در نمونه‌های آبی تشریح شده‌است. روش ارائه‌شده بر اساس تشکیل کمپلکس زوج-یونی بین آنیون $SbCl_6^-$ و رنگدانه کاتیونی رودامین B و بدنبال آن استخراج این زوج-یون و آشکارسازی اسپکتروفتومتری آن استوار است. نتایج حاصل نشان داد که ترکیب تکنیک USAE-ME با اسپکتروفتومتریهای معمولی می‌تواند حساسیت اندازه‌گیری را به طرز چشمگیری افزایش دهد. فاکتور تغلیظ برابر ۴۰، اندازه‌گیری و تعیین مقادیر اندک از آنتیموان را در نمونه‌های مختلف آبی میسر می‌سازد. تحت شرایط بهینه‌شده روش به یون آنتیموان(V) تقریباً انتخاب‌پذیر عمل می‌کند. منحنی خطی کالیبراسیون برای آنتیموان (V) در گستره‌ی غلظتی $۰-۳۰۰/۰ \text{ ngmL}^{-1}$ و مقدار R^2 برابر ۰/۹۹۸ بدست آمد. حدتشخیص روش ($3S_b$) برابر $۶/۰ \text{ ngmL}^{-1}$ محاسبه شد. دقت روش برحسب انحراف استاندارد نسبی (RSD%) برای پنج بار اندازه‌گیری تکراری غلظت $۱۰۰/۰ \text{ ngmL}^{-1}$ از یون $Sb(V)$ ۲/۴٪ بدست آمد. در فصل سوم، توسعه و کاربرد موفقیت آمیز روش USAE-ME جفت شده با اسپکتروفتومتری UV-Vis جهت اندازه‌گیری یون تیوسیانات در نمونه‌های مختلف آبی و همچنین سیال‌های زیستی انسان شرح داده‌شده است. منحنی خطی کالیبراسیون در گستره‌ی غلظتی $۰-۳۸/۰ \text{ ngmL}^{-1}$ از یون تیوسیانات با مقدار R^2 برابر ۰/۹۹۷ بدست آمد. حدتشخیص (LOD) روش، بر پایه‌ی نسبت $S/N=3$ برابر $۰/۵ \text{ ng mL}^{-1}$ محاسبه شد. دقت روش برحسب انحراف استاندارد نسبی (RSD%) برای پنج بار اندازه‌گیری تکراری غلظت $۲۰۰/۰ \text{ ngmL}^{-1}$ از یون تیوسیانات ۸/۲٪ بدست آمد. بازده‌های اندازه‌گیری یون SCN^- در نمونه‌های بزاق و ادرار انسان (سیگاری و غیرسیگاری) به ترتیب بین ۹۷/۵-۱۰۲/۶ درصد و ۹۷/۸-۱۰۳/۳ درصد بدست آمد. این نتایج نشان می‌دهد که اجزای بافت نمونه‌ی بزاق و ادرار انسان در اندازه‌گیری یون تیوسیانات به روش ارائه شده مزاحمت جدی نشان نمی‌دهند. در فصل

چهارم، توسعه و کاربرد تکنیک USAE-ME ترکیب شده با سیستم GC-FID برای تعیین برخی اسیدهای چرب فرار (VFAs) شامل پروپیونیک، بوتیریک، والریک و ایزو والریک اسید در نمونه‌های آب و پساب کشاورزی را شرح داده‌است. منحنی کالیبراسیون و حد تشخیص روش برای آنالیت‌های مورد بررسی، به ترتیب بین $0.2 - 25 \mu\text{g mL}^{-1}$ و $0.05 - 0.1$ بدست آمد. دقت روش پیشنهادی به صورت انحراف استاندارد نسبی برای پنج بار اندازه‌گیری تکراری نمونه با غلظت $0.5 \mu\text{g mL}^{-1}$ از آنالیت‌ها در گستره‌ی $6/4 - 5/4$ % بدست آمد. تحت شرایط بهینه، فاکتور پیش تغلیظ، برای ترکیبات VFAs بین $7.05 - 41.0$ بدست آمد.

بخش دوم این پروژه به توسعه‌ی روشهای ریزاستخراج فاز جامد با تاکید بر روشهای کوچک‌سازی شده و تمرکز بر توسعه-ی روش ریزاستخراج با سرنگ انباشته شده (MEPS) برای اندازه‌گیری آنالیت‌ها در نمونه‌های زیستی پرداخته است. هدف این پروژه توسعه و اعتبارسنجی روش MEPS به عنوان یک تکنیک آماده‌سازی نمونه سریع، صحیح، گزینش پذیر و تمام اتوماتیک برای اندازه‌گیری پپتید BAM در پلاسما‌ی انسانی و همچنین بی‌حس کننده‌های موضعی در نمونه‌های پلاسما و ادرار انسان با بهره‌گیری از جاذب‌های سیلیکا و پلیمری بود. در فصل پنجم، تکنیک MEPS با بهره‌گیری از پلیمرمولکول‌نگاری شده (MIP) سنتز شده به عنوان جاذب برای اندازه‌گیری گزینشی یک سری همولوگ از بی‌حس-کننده‌های موضعی شامل لیدوکائین، رویواکائین، میپواکائین و بویواکائین در نمونه‌های پلاسما و ادرار توسعه داده شد. در مقایسه با جاذب‌های معمول، بکارگیری MIP گزینش پذیری بسیار بالای استخراج و کاهش اثر زمینه را فراهم می‌آورد. در هردو نمونه‌ی ادرار و پلاسما یک ارتباط نزدیک بین غلظت و سطوح زیرپیک در گستره‌ی غلظتی $1 - 2000 \text{ nmol L}^{-1}$ مشاهده گردید. مقادیر مربع ضریب همبستگی (R^2) برای ادرار و پلاسما $0.999 \leq (n=4)$ برای همه‌ی آنالیت-ها بدست آمد. در فصل ششم، بکارگیری بروی خط تکنیک MEPS با سیستم LC-MS/MS به عنوان وسیله‌ای برای اندازه‌گیری پپتید BAM در نمونه‌های پلاسما را شرح داده شده‌است. تکنیک MEPS امتیازات بالقوه‌ای از قبیل سرعت و سادگی فرایند آماده‌سازی نمونه را فراهم می‌آورد. در مقایسه با دیگر تکنیک‌های استخراج مانند رسوبدهی پروتئین و اولترافیلتراسیون تکنیک MEPS استخراج تمیزتر و بازده استخراج بالاتری بدست می‌دهد. منحنی کالیبراسیون در گستره غلظتی $0.3045 - 2.0 \text{ nmol L}^{-1}$ در پلاسما بدست آمد. ضریب همبستگی رگرسیون برای نمونه‌های پلاسما $0.99 \leq$ برای همه‌ی اندازه‌گیری‌ها ($n=6$) بود. صحت و دقت برای اندازه‌گیری BAM8-22 به ترتیب $13 - 2/0$ % و از $4/0$ تا 14 % بدست آمد. همچنین، صحت و دقت برای اندازه‌گیری پپتید BAM22-8 به ترتیب $13 - 7/0$ % و از $3/0$ تا 12 % در نمونه‌ی پلاسما بدست آمد.

واژه‌های کلیدی: روشهای آماده‌سازی نمونه، ریزاستخراج مایع-مایع، امواج فراصوت، ریزاستخراج فاز جامد، اسپکتروفتومتری، کروماتوگرافی گازی، اسپکترومتری جرمی، نمونه‌های زیست-محیطی، سیالهای بیولوژیکی.

فصل اول: مقدمه و تئوری

۳	۱-۱ مقدمه
۴	۱-۱-۱ روشهای ریزاستخراج
۵	۲-۱-۱ ریزاستخراج فاز-مایع (LPME)
۶	۳-۱-۱ ریزاستخراج تک قطره (SDME)
۹	۴-۱-۱ ریزاستخراج قطره مستقیماً معلق شده (DSDME)
۱۰	۵-۱-۱ ریزاستخراج مایع-مایع توزیعی (DLLME)
۱۲	۶-۱-۱ ریزاستخراج فاز مایع با فیبر توخالی (HF-LPME)
۱۴	۲-۱ مقایسه تکنیک های LPME
۱۷	۳-۱ کاربرد امواج فراصوت در شیمی تجزیه
۲۰	۱-۳-۱ مکانیسم عمل فراصوت در محیط شیمیایی
۲۲	۲-۳-۱ امولسیون شدن به کمک امواج فراصوت (USAЕ)
۲۳	۳-۳-۱ ریزاستخراج امولسیونی یاری شده با امواج فراصوت (USAЕ-ME)
۲۷	۴-۳-۱ ریزاستخراج مایع-مایع توزیعی یاری شده با فراصوت (USA-DLLME)
۲۹	۴-۱ ریزاستخراج فاز-جامد (SPME)
۳۰	۱-۴-۱ ریزاستخراج فاز-جامد با فیبر (Fiber SPME)
۳۴	۲-۴-۱ ریزاستخراج فاز-جامد در لوله (In-tube SPME)
۳۵	۳-۴-۱ تکنیک استخراج جذبی با میله چرخان (SBSE)
۳۷	۴-۴-۱ ریزاستخراج فاز-جامد در نوک پیپت (In-tip SPME)
۳۸	۵-۴-۱ ریزاستخراج فاز-جامد در سوزن (In-needle SPME)
۳۸	۵-۱ ریزاستخراج در سرنگ انباشته شده (MEPS)

فصل دوم: کاربرد تکنیک USAEME برای اندازه گیری آنتیموان

۴۳	۱-۲ آنتیموان
۴۴	۲-۲ مروری بر کارهای انجام شده
۴۵	۳-۲ کاربرد تکنیک USAЕ-ME برای اندازه گیری آنتیموان
۴۶	۴-۲ بخش تجربی
۴۶	۱-۴-۲ مواد و محلول ها
۴۷	۲-۴-۲ دستگاهوری
۴۷	۳-۴-۲ دستور کار تجزیه ای
۴۹	۵-۲ بحث و نتایج

۵۱ ۱-۵-۲ نوع و حجم حلال استخراج کننده
۵۲ ۲-۵-۲ اثر غلظت هیدروکلریک اسید
۵۳ ۳-۵-۲ اثر غلظت رودامین B
۵۴ ۴-۵-۲ اثر افزایش نمک
۵۵ ۵-۵-۲ اثر زمان فراصوت
۵۶ ۶-۵-۲ اثر زمان تعادل
۵۷ ۷-۵-۲ اثر زمان سانتریفیوژ
۵۷ ۶-۲ مطالعه‌ی اثر مزاحمتها
۵۸ ۷-۲ مشخصات تجزیه ای روش
۶۰ ۸-۲ آنالیز نمونه های حقیقی آب
۶۱ ۹-۲ نتیجه گیری

فصل سوم : کاربرد تکنیک USAEME برای اندازه گیری یون تیوسیانات

۶۵ ۱-۳ یون تیوسیانات (-SCN)
۶۶ ۲-۳ مروری بر کارهای انجام شده
۶۷ ۳-۳ کاربرد تکنیک USAE-ME برای اندازه گیری یون تیوسیانات
۶۷ ۴-۳ بخش تجربی
۶۷ ۱-۴-۳ مواد و استاندارد های شیمیایی
۶۸ ۲-۴-۳ دستگاهوری
۶۸ ۳-۴-۳ دستور کار تجزیه ای USAEME
۷۰ ۵-۳ بحث و نتایج
۷۰ ۱-۵-۳ بهینه سازی روش USAEME
۷۱ ۲-۵-۳ نوع و حجم حلال استخراج کننده
۷۳ ۳-۵-۳ اثر غلظت سولفوریک اسید و رودامین B
۷۵ ۴-۵-۳ اثر قدرت یونی (اثر نمک)
۷۷ ۵-۵-۳ اثر زمان اولترسونیک
۷۸ ۶-۵-۳ اثر زمان تعادل و سانتریفیوژ
۷۹ ۶-۳ بررسی اثر مزاحمت ها
۸۰ ۷-۳ کارایی روش تجزیه‌های
۸۲ ۸-۳ کاربرد روش در نمونه های حقیقی آب
۸۳ ۹-۳ آنالیز نمونه‌های بزاق و ادرار انسان
۸۵ ۱۰-۳ نتیجه گیری

فصل چهارم: کاربرد تکنیک USAEME برای اندازه گیری اسیدهای چرب فرار

۸۹	۱-۴ اسید های چرب فرار (VFAs)
۹۰	۲-۴ مروری بر کارهای انجام شده
۹۲	۳-۴ بخش تجربی
۹۲	۱-۳-۴ مواد و واکنشگرها
۹۲	۲-۳-۴ دستگاہوری
۹۳	۳-۳-۴ دستورکار تجزیه ای روش USAEME
۹۴	۴-۴ بحث و نتایج
۹۴	۱-۴-۴ بهینه سازی شرایط استخراج
۹۴	۲-۴-۴ انتخاب حلال استخراجکننده
۹۶	۳-۴-۴ اثر حجم حلال استخراج کننده
۹۶	۴-۴-۴ اثر pH
۹۸	۵-۴-۴ زمان تعادل
۹۹	۶-۴-۴ اثر زمان اولتراسونیک
۹۹	۷-۴-۴ اثر غلظت نمک (قدرت یونی)
	۸-۴-۴ اثر زمان سانتریفیوژ

۱۰۱

۵-۴ کارایی تجزیه ای روش پیشنهادی

۱۰۱

۱۰۴	۶-۴ نمونه های حقیقی
۱۰۶	۷-۴ نتیجه گیری

فصل پنجم : کاربرد تکنیک MEPS برای اندازه گیری داروهای بی حس کننده موضعی

۱۰۹	۱-۵ نقش آماده سازی نمونه در تجزیه های زیستی
۱۰۹	۲-۵ تکنیک های آماده سازی نمونهی متداول در تجزیه های زیستی
۱۰۹	۱-۲-۵ رسوبدهی پروتئین (PPT)
۱۱۰	۲-۲-۵ استخراج مایع - مایع (LLE)
۱۱۰	۳-۲-۵ استخراج فاز-جامد (SPE)
۱۱۱	۴-۲-۵ استخراج فاز جامد کوچک سازی شده
۱۱۲	۵-۲-۵ ریزاستخراج با سرنگ انباشته شده (MEPS)
۱۱۳	۳-۵ نقش LC-MS/MS در تجزیه زیستی
۱۱۴	۴-۵ استخراج و اندازه گیری داروها به کمک MEPS

۱۱۶	۵-۵ پلیمرهای مولکول نگاری شده (MIPs)
۱۱۸	۶-۵ داروهای بی حس کننده‌ی موضعی
۱۲۰	۷-۵ بخش تجربی
۱۲۰	۱-۷-۵ مواد شیمیایی
۱۲۱	۲-۷-۵ نمونه پلازما
۱۲۱	۳-۷-۵ تهیه ی پلیمر MIP
۱۲۳	۴-۷-۵ دستگاهوری
۱۲۴	۵-۷-۵ شرایط کروماتوگرافی مایع (LC)
۱۲۵	۶-۷-۵ شرایط اسپکترومتر جرمی (MS)
۱۲۵	۷-۷-۵ دستورکار تجزیه‌های MEPS
۱۲۶	۸-۷-۵ تهیه نمونه های استاندارد و کنترل کیفی
۱۲۷	۹-۷-۵ روش رسوبدهی پروتئین برای نمونه پلازما
۱۲۸	۸-۵ بحث و نتایج
۱۲۸	۱-۸-۵ توسعه و بهینه سازی دستورکار MEPS
۱۲۸	۲-۸-۵ محلول شستشو
۱۳۰	۳-۸-۵ محلول شویش
۱۳۲	۴-۸-۵ مقایسه جاذب های مختلف با پلیمر MIP
۱۳۳	۹-۵ اعتبارسنجی روش
۱۳۳	۱-۹-۵ کالیبراسیون، صحت و دقت
۱۳۴	۲-۹-۵ اثر پدیده‌ی Carry-over در سیستم
۱۳۶	۳-۹-۵ بازده استخراج
۱۳۷	۴-۹-۵ حدتشخیص و حد پائین کمی سازی
۱۴۰	۵-۹-۵ گزینش پذیری
۱۴۱	۶-۹-۵ اثربافت نمونه (ME)
۱۴۳	۱۰-۳ نتیجه‌گیری

فصل ششم: کاربرد تکنیک MEPS برای اندازه گیری پپتیدهای BAM

۱۴۸	۱-۶ پپتیدهای بووین آدرنال مدولا (BAM)
۱۴۹	۲-۶ استخراج و اندازه‌گیری پپتیدهای BAM به روش MEPS
۱۵۰	۳-۶ بخش تجربی
۱۵۰	۱-۳-۶ مواد شیمیایی
۱۵۱	۲-۳-۶ تهیه و نگهداری نمونه‌های کالیبراسیون
۱۵۱	۳-۳-۶ تهیه و نگهداری نمونه‌های کنترل کیفیت
۱۵۲	۴-۳-۶ جمع آوری، حمل و نگهداری نمونه ها
۱۵۲	۵-۳-۶ دستورکار تجزیه‌های MEPS

۱۵۳.....	۶-۳-۶ رسوبدهی پروتئین و اولترافیلتراسیون
۱۵۳.....	۷-۳-۶ دستگاهوری
۱۵۴.....	۸-۳-۶ شرایط کروماتوگرافی مایع (LC)
۱۵۴.....	۹-۳-۶ شرایط اسپکترومتر جرمی (MS)
۱۵۵.....	۴-۶ بحث و نتایج
۱۵۶.....	۱-۴-۶ توسعه روش LC-MS/MS
۱۵۷.....	۲-۴-۶ توسعه و بهینهسازی روش MEPS
۱۵۹.....	۳-۴-۶ مقایسه ی MEPS با رسوبدهی پروتئین (PPT) و اولترافیلتراسیون (UF)
۱۵۹.....	۴-۴-۶ مطالعه ی پایداری BAM در بافتهای مختلف
۱۶۰.....	۵-۶ اعتبارسنجی روش
۱۶۰.....	۱-۵-۶ کالیبراسیون
۱۶۲.....	۲-۵-۶ گزینش پذیری
۱۶۳.....	۳-۵-۶ صحت و دقت نمونههای QC
۱۶۵.....	۴-۵-۶ حد پائین کمی سازی (LLOQ)
۱۶۵.....	۵-۵-۶ اثر و میزان carry-over در سیستم
۱۶۶.....	۶-۵-۶ اثر بافت نمونه (Matrix effect)
۱۶۷.....	۶-۶ نتیجه گیری
۱۶۴.....	منابع

فهرست شکل‌ها

عنوان	صفحه
شکل ۱-۱: تکنیک‌های متنوع LPME.....	۸
شکل ۲-۱: سیستم‌های فراصوت مورد استفاده‌ی معمول؛ میله پروب و حمام.....	۱۹
شکل ۳-۱: مکانیسم حفره‌سازی امواج فراصوت و عکس میکروسکوپی از فروپاشی حباب در فرایند حفره‌سازی.....	۲۱
شکل ۴-۱: شمای دستورکار تجزیه‌ای روش USAE-ME.....	۲۴
شکل ۵-۱: شمای دستورکار روش USAE-ME-SFO.....	۲۶
شکل ۶-۱: طرح شماتیک تکنیک‌های SPME.....	۳۳
شکل ۱-۲: شمای کلی دستورکار تجزیه‌ای USAE-ME برای استخراج و اندازه‌گیری $Sb(V)$ در نمونه‌های آبی.....	۴۸
شکل ۲-۲: طیف جذبی (a) کمپلکس زوج-یونی و (b) محلول شاهد پس از USAE-ME.....	۵۰
شکل ۳-۲: اثر حجم‌های مختلف حلال استخراج‌کننده بروی بازده استخراج کمپلکس زوج-یونی و نمونه شاهد.....	۵۲
شکل ۴-۲: اثر غلظت هیدروکلریک اسید بروی بازده استخراج (a) کمپلکس زوج-یونی و (b) نمونه شاهد.....	۵۳
شکل ۵-۲: اثر غلظت واکنشگر رودامین B بروی بازده (a) استخراج کمپلکس زوج-یونی و (b) نمونه شاهد.....	۵۴
شکل ۶-۲: اثر زمان اولتراسونیک روی بازده استخراج (a) کمپلکس زوج-یونی و (b) نمونه شاهد.....	۵۶
شکل ۱-۳: چکیده تصویری مراحل کاربرد تکنیک USAE-ME برای تعیین یون تیوسیانات.....	۶۹
شکل ۲-۳: طیف جذبی (a) کمپلکس زوج-یونی $[SCN^-][RhBH^+]$ و (b) نمونه شاهد، پس از USAE-ME.....	۷۱
شکل ۳-۳: اثر حجم‌های متفاوت حلال استخراج‌کننده بروی جذب کمپلکس زوج-یونی.....	۷۳
شکل ۴-۳: اثر غلظت‌های متفاوت سولفوریک اسید بروی جذب کمپلکس زوج-یونی.....	۷۴
شکل ۵-۳: اثر غلظت واکنشگر رودامین B بروی جذب زوج-یون.....	۷۵
شکل ۶-۳: اثر افزودن نمک بروی جذب کمپلکس زوج-یونی.....	۷۶
شکل ۷-۳: اثر زمان اولتراسونیک روی جذب کمپلکس زوج-یونی.....	۷۸
شکل ۱-۴: کروماتوگرام گازی بدست آمده پس از دستورالعمل USAE-ME برای نمونه‌های (A) پساب کشاورزی شاهد و (B) نمونه اسپایک شده پساب کشاورزی.....	۹۵
شکل ۲-۴: اثر pH بروی پیک کروماتوگرام آنالیت‌های مورد نظر.....	۹۷
شکل ۳-۴: اثر pH بروی مساحت سطح زیر پیک آنالیت‌های مورد مطالعه.....	۹۸
شکل ۴-۴: اثر افزودن نمک بروی مساحت سطح زیر پیک آنالیت‌های مورد مطالعه.....	۱۰۰
شکل ۱-۵: سرنگ تجاری MEPS (شرکت SGE، استرالیا) به همراه بستر انباشته شده.....	۱۱۳
شکل ۲-۵: نمایش شماتیک مراحل فرایند مولکول‌نگاری.....	۱۱۷
شکل ۳-۵: ساختار شیمیایی بی‌حس‌کننده‌های موضعی.....	۱۲۱
شکل ۴-۵: ساختار مولکول الگو (پنتیکائین) برای تهیه MIP بکار رفته در این مطالعه.....	۱۲۳
شکل ۵-۵: تصویر سیستم LC-MS/MS بکار گرفته شده در این مطالعه به همراه نمونه‌گیر خودکار CTC-Pal.....	۱۲۴
شکل ۶-۵: طرح شماتیک سرنگ MEPS.....	۱۲۶
شکل ۷-۵: اثر میزان درصد متانول در محلول شستشو بروی پاسخ MS آنالیت‌های مورد مطالعه.....	۱۲۹
شکل ۸-۵: اثر حجم محلول شستشو بروی پاسخ MS آنالیت‌های مورد مطالعه.....	۱۳۰
شکل ۹-۵: اثر حجم محلول شویش.....	۱۳۱

شکل ۵-۱۰: تغییرات درصد بازیابی استخراج داروهای بی حس کننده موضعی مورد مطالعه از نمونه ی پلاسمای انسان با استفاده از ترکیبات MIP، C₈، C₁₈ و ENV+ به عنوان جاذب در MEPS. ۱۳۲

شکل ۵-۱۱: مقایسه سطح زیر پیک کروماتوگرام بدست آمده از نمونه ادرار اسپایک شده با بیحسکننده های موضعی در غلظت حد بالایی کمی سازی و اولین تزریق محلول شستشو برای تعیین اثر carry-over در سیستم. ۱۳۶

شکل ۵-۱۲: تغییرات پاسخ طیف سنج جرمی بر حسب سطح زیر پیک بصورت تابعی از تعداد چرخه های استخراج با MEPS برای داروی لیدوکائین در نمونه ی پلاسما. ۱۳۷

شکل ۵-۱۳: مقایسه ی کروماتوگرام های بدست آمده از نمونه پلاسمای شاهد و نمونه پلاسمای اسپایک شده با بی حس کننده های موضعی در غلظت حد پائین کمی سازی. ۱۳۹

شکل ۵-۱۴: کروماتوگرام های بدست آمده از نمونه ادرار شاهد و نمونه ادرار اسپایک شده با بی حس کننده های موضعی در غلظت حد پائین کمی سازی. ۱۴۰

شکل ۶-۱: توالی اسید آمینه برای پپتیدهای BAM8-22 و BAM22-8. ۱۴۹

شکل ۶-۲: طیف جرمی و جز به جز شدن یون های پیش ماده و محصول برای پپتید های BAM. ۱۵۶

شکل ۶-۳: کروماتوگرام های LC برای پپتیدهای BAM8-22 و BAM22-8 با استفاده از شویش گرادانی مختلف: (A) ۵-۱ دقیقه، ۰-۹۰٪ فاز متحرک B؛ (B) ۱-۶ دقیقه، ۰-۵۰٪ فاز متحرک B؛ (C) ۱-۷ دقیقه، ۰-۴۰٪ فاز متحرک B. ۱۵۷

شکل ۶-۴: سطح زیرپیک برای پپتیدهای BAM8-22 و BAM22-8 نمونه پلاسما با جاذب های مختلف. ۱۵۹

شکل ۶-۵: درصد بازیابی استخراج پپتید BAM8-22 با استفاده از روشهای آماده سازی رسوبدهی پروتئین پلاسما (PPT)، اولترافیلتراسیون (UF) و ریزاستخراج با سرنگ انباشته شده (MEPS). ۱۶۰

شکل ۶-۶: کروماتوگرام مربوط به نمونه پلاسمای انسان با غلظت حد پائین کمی سازی برای پپتید BAM 8-22. ۱۶۲

شکل ۶-۷: کروماتوگرام مربوط به نمونه پلاسمای انسان با غلظت حد پائین کمی سازی برای پپتید BAM 22-8. ۱۶۳

فهرست جدول‌ها

عنوان	صفحه
جدول ۱-۲: نسبت های حد قابل تحمل یونهای متنوع بروی اندازه گیری آنتیموان (V) با غلظت.	۵۸
جدول ۲-۲: خلاصه مشخصات تجزیهای روش پیشنهادی.....	۵۹
جدول ۳-۲: مقایسه ی روش های اسپکتروفتومتری مختلف با روش پیشنهادی برای تعیین آنتیموان (V)	۶۰
جدول ۴-۲: تعیین آنتیموان (V) به کمک روش پیشنهادی در نمونه های آب اسپایک شده.	۶۱
جدول ۱-۳: حد قابل تحمل یون های مزاحم روی اندازه گیری یون تیوسیانات.....	۸۰
جدول ۲-۳: خلاصه مشخصات تجزیهای روش پیشنهادی.....	۸۱
جدول ۳-۳: مقایسه تکنیک USAE-ME با برخی روشهای گزارش شده برای اندازه گیری یون تیوسیانات.....	۸۲
جدول ۴-۳: اندازه گیری SCN ⁻ در نمونه های آب اسپایک شده توسط روش پیشنهادی.....	۸۳
جدول ۵-۳: اندازه گیری تیوسیانات در نمونه های سیالهای زیستی انسان (بزاق و ادرار).....	۸۴
جدول ۱-۴: نتایج کمی روش USAE-ME به کمک GC-FID برای اسیدهای چرب فرار مورد مطالعه.	۱۰۳
جدول ۲-۴: مقایسه روشهای آماده سازی نمونه مختلف جفت شده با کروماتوگرافی گازی برای اندازه گیری VFAs.	۱۰۴
جدول ۳-۴: آنالیز نمونه های حقیقی آب اسپایک شده با اسیدهای چرب مورد مطالعه.....	۱۰۵
جدول ۱-۵: غلظت های مختلف نمونهای کالیبراسیون و QC برحسب nmol L^{-1} در نمونه های پلاسما و ادرار.....	۱۲۷
جدول ۲-۵: چکیده نتایج اعتبارسنجی روش MEPS برای اندازه گیری آنالیت های در پلاسما و ادرار انسان.	۱۳۴
جدول ۳-۵: مقادیر صحت و دقت تجزیه ای نمونه ای LLOQ در نمونه های پلاسما و ادرار انسان.....	۱۳۸
جدول ۴-۵: مقایسه ی میزان اثر بافت نمونه (ME) بروی نتایج تجزیه ای با MEPS و رسوبدهی پروتئین (PPT).....	۱۴۳
جدول ۱-۶: غلظتهای پس- محاسبه شده اسپایک شده با پپتیدهای BAM در پلاسمای انسان.	۱۶۱
جدول ۲-۶: مقادیر دقت و صحت تجزیه ای درون- دسته ای برای BAM8-22 و BAM22-8 در پلاسما.....	۱۶۴
جدول ۳-۶: مقادیر دقت و صحت تجزیه ای برون- دسته ای BAM8-22 و BAM22-8 در پلاسما.....	۱۶۴
جدول ۴-۶: مقادیر تجزیه ای برای نمونه حدپائینی کمی سازی پپتیدهای BAM8-22 و BAM22-8 در پلاسما.....	۱۶۵

فصل اول:

مقدمه و تئوری

۱-۱ مقدمه

نمونه های محیطی و بافت های زیستی معمولاً پیچیده بوده و می توانند شامل ترکیباتی از قبیل نمک ها، اسیدها، بازها، پروتئین ها، چربی ها، داروها و بسیاری از دیگر ترکیبات آلی و معدنی با خواصی مشابه با آنالیت های مورد نظر برای اندازه گیری باشند که اغلب با غلظت های بسیار کم در نمونه ها حضور دارند. علی رغم توسعه ی دستگاه های تجزیه ای با کارایی فوق العاده از قبیل اسپکتروفتومتری UV-Vis، فلوریمتری، کروماتوگرافی مایع و گازی و روش های اندازه گیری ایمنی^۱ برای تعیین نهایی آنالیت ها در نمونه های مختلف، اکثر آنها نمی توانند با بافت نمونه مستقیماً وارد عمل شوند. بنابراین، به طور معمول نمونه برداری و آماده سازی نمونه ضروری به نظر می رسد تا آنالیت مورد نظر برای اندازه گیری از بافت نمونه پالایش^۲ و پیش تغلیظ^۳ شود. انتخاب یک روش آماده سازی نمونه به شدت روی قابل اعتماد بودن و صحت آنالیز تاثیر می گذارد. هدف نهایی یک روش تجزیه ای، معمولاً نشانگر میزان ضرورت آماده سازی نمونه برای آن روش می باشد. در خلال دهه های گذشته، روش ها و تکنیک های معمول آماده سازی نمونه از قبیل استخراج مایع-مایع (LLE)^۴، استخراج با سیال فوق بحرانی (SFE)^۵، و استخراج فاز جامد (SPE)^۶ برای جداسازی و پیش تغلیظ آنالیت ها توسعه یافتند. استخراج مایع-مایع بصورت سنتی، معمول ترین روش استخراج است؛ هرچند این روش زمان بر و خسته کننده بوده، حساسیت کافی به مقادیر اندک آنالیت ها نشان نداده و نیازمند حجم های بالای حلال های آلی سمی می باشد. با اینکه روش SPE نیازمند مصرف حلال بسیار کمتری نسبت به روش LLE است، برای آماده سازی و شوی^۷

¹ Immunoassay

² Clean-up

³ Preconcentration

⁴ Liquid-liquid extraction

⁵ Super-critical fluid extraction

⁶ Solid-phase extraction

⁷ Elution

یک ستون SPE نیز از حلال‌های آلی استفاده می‌شود. در استخراج با سیال فوق بحرانی، استخراج باید در فشار بالا (۵۰۰۰-۱۰۰۰۰ psi) انجام شود تا حلال در حالت فوق بحرانی بماند، که هزینه-ی اجرای آنالیز را افزایش می‌دهد. همچنین بخاطر قطبیت پائین حلال‌های فوق بحرانی از قبیل CO₂، کاربرد SFE به ترکیبات نسبتاً غیرقطبی محدود می‌شود [۱]. بر اساس حقایق ذکر شده، نیازی حیاتی به تکنیک‌های آماده‌سازی نمونه با توانایی پالایش نمونه‌ها با فاکتور پیش‌تغلیظ بالا وجود دارد که برای آنالیت‌های با خواص فیزیکی-شیمیایی متنوع قابل استفاده باشد. در سال‌های اخیر، یک دیدگاه سبز^۱ برای توسعه‌ی تکنیک‌های آماده‌سازی نمونه توجه بسیاری از شیمی‌دانان تجزیه‌ای را به خود معطوف نموده است. این مسئله با کوچک‌سازی^۲ فاز استخراج‌کننده به مقیاس میکرو (لیتر/گرم) دست یافتنی شده و منجر به توسعه‌ی روش‌های استخراج و آنالیز ارزان، سریع، دوست‌دار محیط زیست و با فاکتور پیش‌تغلیظ بالا می‌شود؛ این روش‌ها، تکنیک‌های ریز استخراج^۳ نامیده می‌شوند.

۱-۱-۱ روش‌های ریزاستخراج

پیشرفت‌های اخیر در روش‌های آماده‌سازی نمونه منجر به توسعه دو تکنیک ریز استخراج موثر بنام ریزاستراج فاز-جامد (SPME)^۴ و ریز استخراج فاز-مایع (LPME)^۵ شده است. معرفی تکنیک SPME مرحله‌ای شاخص در توسعه‌ی کوچک‌سازی روش‌های آماده‌سازی نمونه بود. در این روش، که روشی بدون حلال^۶ محسوب می‌شود، یک فیبر پلیمر-نشانده شده^۷ درون نمونه و یا در

¹ Green

² Miniaturization

³ Microextraction techniques

⁴ Solid-phase microextraction

⁵ Liquid-phase microextraction

⁶ Solvent-free

⁷ Coated-fiber

فضای فوقانی^۱ نمونه قرار می‌گیرد. ترکیب مورد نظر می‌تواند در زمان معینی جذب شده و سپس در یک دستگاه مانند کروماتوگرافی گازی واجذب شود. آرتور^۲ و پاولیزین^۳ در ۱۹۹۰ [۲]، با استفاده از یک فیبر پلیمری پوشش داده شده که ترکیب مورد مطالعه می‌توانست بروی آن جذب شود، روشی جدید را بنام ریزاستخراج فاز-جامد معرفی نمودند. فیبر مذکور می‌تواند درون نمونه و یا در فضای فوقانی نمونه قرار گیرد. جهت برطرف نمودن برخی از مشکلات SPME، روشی ساده و ارزان بنام ریزاستخراج فاز-مایع (LPME) اخیراً معرفی گردید. در تکنیک LPME، حجم بسیار اندکی از حلال استخراج‌کننده برای استخراج آنالیت از بافت‌های نمونه استفاده می‌شود. روش LPME، دستوالعمل حلال-کاهش یافته‌ی روش سنتی LLE است که در آن بجای صدها میلی‌لیتر از حلال مورد نیاز در LLE، فقط چند μL از حلال استخراج‌کننده برای تغلیظ آنالیت از نمونه‌های مختلف مورد نیاز است. این روش با دستگاه‌های کروماتوگرافی گازی (GC)، الکتروفورز موئینه‌ای (CE) و کروماتوگرافی مایع با عملکرد بالا (HPLC) سازگاری بسیار خوبی نشان داده است.

۲-۱-۱ ریزاستخراج فاز-مایع (LPME)

در سیستم LPME، استخراج بطور متداول درون مقدار کمی از حلال امتزاج ناپذیر با آب (فاز پذیرنده) از نمونه‌ی آبی حاوی آنالیت (فاز دهنده) اتفاق می‌افتد. این روش را می‌توان به سه دسته اصلی تقسیم نمود؛

(۱) ریزاستخراج تک قطره (SDME)

(۲) ریزاستخراج مایع-مایع توزیعی (DLLME)

(۳) ریزاستخراج فاز مایع با فیبر توخالی (HF-LPME)

¹ Head-space

² Arthur

³ Pawliszyn