

مقاله کوتاه پژوهشی

استخراج روغن تاجریزی سیاه به کمک سیال فوق بحرانی دی اکسید کربن

سیمین غلامی اوارشک^۱ - جواد سرگزایی^{۲*}

تاریخ دریافت: ۱۳۹۲/۶/۱۹

تاریخ پذیرش: ۱۳۹۲/۱۰/۲۶

چکیده

تاجریزی سیاه یک گیاه خودرو است که در اکثر مناطق ایران به فراوانی می‌روید. در این تحقیق از روش سطح پاسخ و طرح مرکب مرکزی به منظور بررسی اثر دما از (۳۵-۵۵) درجه سلسیوس و فشار (۱۷۰-۳۵۰) بار در زمان دینامیک ۱۲۰ دقیقه، اندازه ذرات ۱۵۰ میکرون و شدت جریان ۳ لیتر بر دقیقه بر میزان استخراج روغن میوه تاجریزی سیاه و بهینه سازی عملیاتی فرایند استخراج بادی اکسید کربن فوق بحرانی استفاده شد. استخراج با حلال آلی هگزان نیز به عنوان مقایسه انتخاب شد. بر اساس نتایج به دست آمده هر دو پارامتر عملیاتی فشار و دما و اثرات درجه دوم آن‌ها و هم چنین اثر متقابل بین دو پارامتر تأثیر معنی داری بر میزان استخراج روغن داشتند ($p \leq 0.05$). میزان رطوبت بر مبنای ماده خشک ۶۶٪ به دست آمد. شرایط عملیاتی بهینه شامل دمای ۲/۳۵ سلسیوس و فشار ۱۷۰ بار بود که در این شرایط میزان استخراج ۱۲٪ به دست آمد. متوسط میزان استخراج در روش سیال فوق بحرانی ۲/۴۰٪ و در استخراج با روش سوکسله ۴/۰۶٪ وزنی تعیین شد.

واژه‌های کلیدی: تاجریزی سیاه، روش سطح پاسخ، استخراج با دی اکسید کربن فوق بحرانی

مقدمه

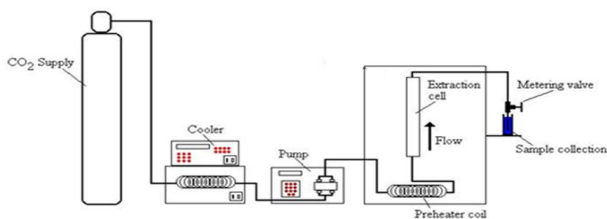
ویسکوز آلوده با بقایای حلال است (Passos *et al.*, 2010). روغن در طی حذف حلال دستخوش تغییرات ناشی از اکسایش می‌شود علاوه بر این، این تغییرات می‌تواند سبب افت کیفیت و طعم روغن شده و غذاهایی که محتوی آن‌ها هستند می‌توانند توسط اکسیداسیون لیپید تحت تأثیر قرار گیرند که بر ترکیب اسیدهای چرب و توکوتری انول^۴ها اثر می‌گذارد (Cao *et al.*, 2010). در مقایسه با تکنیک‌های قدیمی، استخراج با سیال فوق بحرانی که دی اکسید کربن را به عنوان حلال تحت شرایط بحرانی مورد استفاده قرار می‌دهد توجه زیادی را در دهه‌های اخیر به خود جلب کرده است (Zhao *et al.*, 2013). دی اکسید کربن فوق بحرانی غیر سمی، اشتعال ناپذیر، سازگار با محیط زیست و ارزان است و استخراج را در دماهای پائین انجام می‌دهد و حذف حلال را در مرحله نهایی استخراج کامل می‌کند (Chan *et al.*, 2009). صنعت غذا یکی از عمده ترین استفاده کنندگان استخراج با سیال فوق بحرانی برای استخراج و حذف چربی‌ها، روغن‌ها، اسانس‌ها، رنگدانه‌ها، و ترکیبات تابعی و فعال به لحاظ زیستی است (Mitra *et al.*, 2009).

تاجریزی سیاه متعلق به خانواده سولانسه است. گیاه بومی منطقه اوراسیا و در آمریکا و استرالیا معرفی شده است (Jimoh *et al.*, 2010). این گیاه در اغلب نقاط ایران، هند و اروپای جنوبی به فراوانی یافت می‌شود (Sohrabipour *et al.*, 2013). همچنین یک گیاه دارویی است که معمولاً در مناطق آب و هوایی معتدل رشد می‌کند (Xia *et al.*, 2013). وجود عناصری هم چون پتاسیم، کلسیم، کروم، منگنز، روی، بتا کاروتن، نیکوتینیک اسید و ویتامین ث در گیاه نشان داده شده است (Jani *et al.*, 2010). عصاره گیاه در مواجهه مشکلات پوستی، آسم و زخم موثر است (Kumar *et al.*, 2012). گیاه ضد عفونی کننده، مدر است و در درمان پسوریازیس، هرپس و التهاب کلیه کاربرد دارد (Yogananth *et al.*, 2009). روش‌های قدیمی استخراج از جمله سوکسله که برای چندین دهه کاربرد داشته زمان بر است و نیاز به مقادیر نسبتاً زیادی حلال دارد (Wang *et al.*, 2006). استخراج با هگزان معمولاً غیر انتخابی است و همراه با حذف رنگدانه‌های غیر فرار، واکس‌های با رنگ تیره، و عصاره‌های

۱- دانشیار، گروه مهندسی شیمی، دانشکده مهندسی، دانشگاه فردوسی مشهد

۲- دانش آموخته کارشناسی ارشد، گروه مهندسی، دانشگاه آزاد شاهرود، شاهرود.

* - نویسنده مسئول: (Email: sargolzaei@um.ac.ir)



شکل ۲- طرح کلی دستگاه استخراج با سیال فوق بحرانی

دی اکسید کربن موجود در محفظه استوانه ای شکل در یک چیلر خنک شده به صورت مایع وارد پمپ می شود. قبل از ورود دی اکسید کربن به ستون استخراج توسط کویل پیش گرمکن حرارت داده شد. فشار سیستم توسط یک رگلاتور فشار کنترل و مانیتور می شود. ستون استخراج ضد زنگ با ارتفاع ۱۲.۵ سانتی متر، قطر داخلی ۰.۹ سانتی متر و قطر خارجی ۱.۳ سانتی متر به صورت دستی با پودر میوه تاجریزی سیاه قرار گرفته داخل توری مش ۱۰۰ (۱۵۰ میکرون) پر شد. فرایند استخراج شامل زمان استاتیک و دینامیک است. ابتدا دی اکسید کربن وارد ستون استخراج می شود تا زمانی که تنظیم کننده فشار روی فشار عملیاتی مورد نظر تنظیم شود و دمای مطلوب از طریق دمای ثابت حمام و پیش گرمکن به دست آید. سپس پمپ خاموش می شود و متعاقباً یک زمان استاتیک برای دی اکسید کربن فوق بحرانی در نظر گرفته می شود تا زمان تماس افزایش یابد. پس از ۲۰ دقیقه استخراج استاتیک، استخراج دینامیک با شدت جریان حجمی ثابت دی اکسید کربن شروع می شود و برای زمان های دینامیک مختلف روغن حل شده از ستون خارج شده و درون ارلن جمع آوری می شود.

استخراج توسط هگزان داغ با روش سوکسله

استخراج ۲۸ گرم از نمونه پودر شده گیاه با ۲۰۰ میلی لیتر n هگزان داخل سیستم سوکسله در دمای (۶۰°C) برای مدت ۸ ساعت صورت گرفت. آزمایش در سه تکرار انجام گرفت. میزان استخراج ۴/۰۶٪ به دست آمد. میزان استخراج چربی را می توان طبق رابطه ذیل محاسبه نمود. وزن چربی بر حسب گرم

$$\text{وزن چربی} = \frac{\text{میزان استخراج چربی}}{\text{وزن نمونه پس از خشک کردن}} \quad (۲)$$

وزن نمونه پس از خشک کردن

تجزیه و تحلیل داده ها

روش سطح پاسخ برای ارزیابی شرایط عملیاتی فرایند استخراج با دی اکسید کربن فوق بحرانی بر میزان استخراج به کار گرفته شد. پارامترهای مورد مطالعه به ترتیب شامل تغییرات دما از (۳۵-۵۵ °C) و فشار از (۱۷۰-۳۵۰ bar) بود. متغیرهای مستقل کد شده و بدون کد در طراحی روش سطح پاسخ در جدول ۱ آورده شده است.

جدول ۱- نمایش متغیرهای مستقل و مقادیر آن ها



شکل ۱- گیاه تاجریزی سیاه

افزودنی های خوراکی با خواص تغذیه ای و دارویی شامل توکوفرول ها، کاروتنوئیدها، آلکالوئیدها و اسیدهای چرب غیر اشباع است که توسط این روش قابل استخراج است (Reverchon et al., 2006). هدف این مطالعه توسعه و بهینه سازی یک فرایند SFE برای استخراج روغن میوه تاجریزی سیاه و مقایسه با روش سوکسله است.

مواد و روش ها

مواد

میوه های تاجریزی سیاه پس از جمع آوری از منطقه تربت حیدریه خراسان رضوی از سایر قسمت های گیاه جدا شد و به منظور حذف ناخالصی ها شستشو شدند. خشک کردن نمونه ها در آون دیجیتال پارسیان طب ساخت ایران مدل (SDON-502) در دمای (۶۰°C) تا رسیدن به وزن ثابت ادامه یافت. دی اکسید کربن ۹۹/۹٪ (کارخانه گاز اکسیژن خوراکیان مشهد) و n هگزان با درجه خلوص آزمایشگاهی (شرکت مجلی) تهیه گردید. نمونه های خشک شده توسط آسیاب برقی (AEEG 129) خرد شده و پس از آن نمونه ها داخل توری مش ۱۰۰ با اندازه ذرات ۱۵۰ میکرون قرار گرفتند و تا زمان انجام آزمایشات بعدی در دمای اتاق نگه داری شدند. میزان رطوبت بر مبنای ماده خشک گیاه طبق رابطه ذیل قابل محاسبه وزن پس از خشک کردن - وزن قبل از خشک کردن

$$\text{رطوبت بر مبنای ماده خشک} = \frac{\text{وزن نمونه بعد از خشک کردن} - \text{وزن ماده خشک}}{\text{وزن ماده خشک}} \quad (۱)$$

استخراج روغن تاجریزی سیاه با استفاده از دی اکسید کربن

فوق بحرانی

استخراج روغن با استفاده از دستگاه طراحی شده در آزمایشگاه مهندسی شیمی دانشگاه فردوسی مشهد صورت گرفت. طرح کلی دستگاه در شکل ۲ نشان داده شده است. دی اکسید کربن فوق بحرانی برای استخراج ترکیبات چربی بسیار موثر است و با موفقیت برای دانه های روغنی و مواد مشابه به کار گرفته شده است (Morrison et al., 2006).

استخراج می سازد که باید از روغن در مرحله بعدی به نام صمغ زدایی شسته شود. به علاوه هگزان گونه های با وزن مولکولی بالا را حذف می کند که سبب می شود روغن تصفیه نشده رنگ قهوه ای تیره پیدا کند. هگزان بسیار فرار و قابل اشتعال است و مشکلات زیست محیطی با روش های مرسوم استفاده هگزان به خاطر انتشار مقداری از هگزان به صورت ترکیبات آلی فرار می باشد (Brennecke, 2007).

برازش مدل و آنالیز داده های تجربی

روند آزمایش بر اساس طرح مرکب مرکزی برای دو متغیر مستقل استفاده شد (جدول ۱). که مشتمل بر ۱۳ تیمار آزمایشگاهی شد (جدول ۲). و درصد میزان استخراج به عنوان متغیر پاسخ در نظر گرفته شد. مدل ریاضی حاصل از داده های تجربی توسط معادله کوادراتیک به صورت زیر به دست آمد:

$$Y = 3.11 - 1.8A - 3.55B + 1.3AB + 0.75A^2 + 1.5B^2 \quad (4)$$

میزان استخراج (درصد) روغن تاجریزی سیاه، A و B به ترتیب مقدار واقعی متغیرهای عملیاتی فرایند شامل دما و فشار هستند. آنالیز واریانس متغیرها برای مدل سطح پاسخ در جدول (۳) آورده شده است. برای ارزیابی صحت مدل به وسیله جدول آنالیز واریانس از مقادیر R^2 ، P و آزمون فقدان برازش استفاده می شود. مقادیر P کمتر از ۰.۰۵ نشان می دهد که ترم های مدل مهم هستند. با توجه به جدول ۳، اثر متغیرهای دما (A) و فشار (B) به طور عمده ای روی متغیر پاسخ درصد میزان استخراج معنی دار می باشد ($P < 0.0001$). هم چنین اثر متقابل متغیرها، اثر درجه دوم متغیر فشار (B) و اثر درجه دوم متغیر دما (A) به ترتیب با $P < 0.0001$ و $P < 0.005$ روی متغیر پاسخ درصد میزان استخراج معنی دار می باشند. پارامتر R^2 یا ضریب تعیین عبارت است از نسبت درصد مجموع مربعات رگرسیون به مجموع مربعات کل. R^2 مساوی ۱ به این معنی است که این مدل به طور کامل تمام داده های تجربی را برآورد می کند. R^2 در این تحقیق ۰/۹۹۲ به دست آمد و به مقدار R^2_{adj} که ۰/۹۸۶۴ است نزدیک است. پس می توان نتیجه گرفت صحت مدل تا حد زیادی تأیید می شود.

P-value مدل مقادیر کمتر از ۰.۰۰۱ را نشان می دهد و نشان دهنده این است که برازش مدل به طور عمده ای معنی دار است. مقدار عدم برازش مدل ۰.۳۲۲۲ است که نشان می دهد عدم برازش نسبت به خطای خالص چشمگیر نیست. برازش مدل توسط نمودارهای تشخیصی یعنی مقادیر پیش بینی شده در برابر مقادیر واقعی بررسی شد. معادله رگرسیون چند جمله ای درجه دوم با نتایج آزمایشگاهی مطابقت خوبی دارد (شکل ۳).

متغیر مستقل	نماد ریاضی	کد و سطح مربوطه
دما	A	-۱ ۰ +۱
فشار	B	۵۵ ۴۵ ۳۵
		۳۵۰ ۲۶۰ ۱۷۰

طراحی آزمایش بر اساس طرح مرکب مرکزی شامل ۲ متغیر مستقل در سه سطح و ۶ تکرار در سطح مرکزی برای محاسبه تکرار پذیری فرایند جهت بررسی تأثیر شرایط استخراج روغن و بهینه سازی فرایند در جدول ۲ نشان داده شده است. معادله چند جمله ای درجه دوم برای بیان میزان استخراج Y به صورت تابعی از متغیرهای مستقل به صورت زیر بیان می شود:

$$Y = \beta_0 + \sum \beta_i X_i + \beta_{ii} X_i^2 + \sum \sum \beta_{ij} X_i X_j \quad (3)$$

Y متغیر پاسخ، β_0 ، β_i ، β_{ii} و β_{ij} به ترتیب ضریب ثابت، اثرات خطی، اثرات مربعی و اثرات متقابل می باشند. X_i و X_j متغیرهای مستقل هستند (Ghoreishi et al., 2012). نرم افزار دیزاین اکسپرت نسخه ۷ (میناپولیس آمریکا) برای طراحی آزمایش، آنالیز داده و ایجاد مدل کوادراتیک به کار گرفته شد.

جدول ۲- شرایط طراحی مرکب مرکزی استخراج با سیال فوق بحرانی دی اکسید کربن و میزان استخراج روغن تاجریزی سیاه

میزان استخراج (%)	فشار	دما	شماره آزمایش
۲	۳۵۰	۳۵	۱
۱/۲	۳۵۰	۵۵	۲
۱۲	۱۷۰	۳۵	۳
۳/۱	۲۶۰	۴۵	۴
۲/۷	۲۶۰	۴۶	۵
۲/۸	۲۶۰	۴۵	۶
۳/۵	۲۶۰	۴۵	۷
۳/۲	۲۶۰	۴۵	۸
۶	۲۶۰	۳۵	۹
۱/۵	۳۵۰	۴۵	۱۰
۶	۱۷۰	۵۵	۱۱
۸	۱۷۰	۴۵	۱۲
۲	۲۶۰	۵۵	۱۳

نتایج و بحث

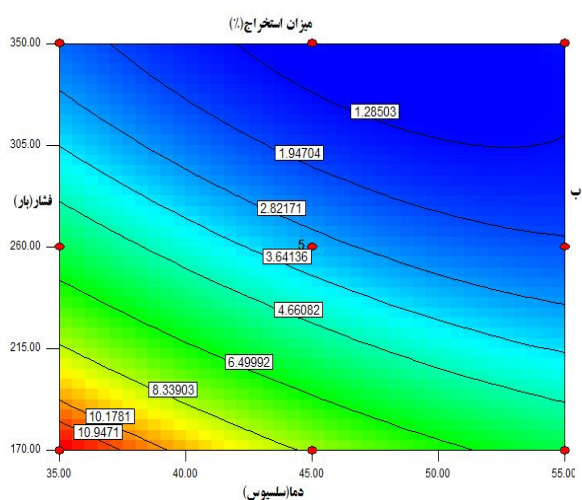
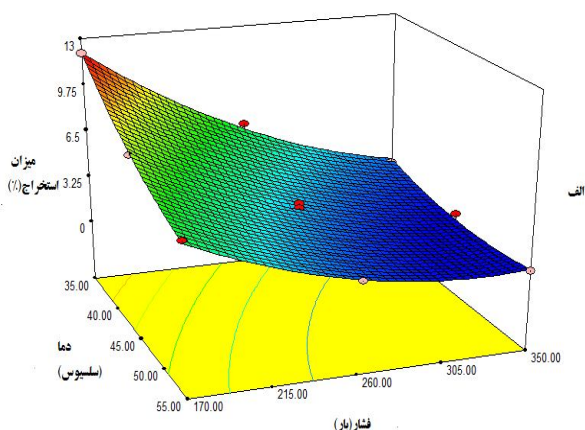
میزان رطوبت و خصوصیات روغن استخراجی

متوسط میزان رطوبت بر مبنای ماده خشک موجود در نمونه گیاهی تاجریزی سیاه ۶۶٪ تعیین شد که توسط خشک کردن ۵۰۰/۴۴ گرم از میوه تازه گیاه به دست آمد. روغن استخراجی توسط دی اکسید کربن فوق بحرانی زردرنگ و روغن به دست آمده توسط حلال هگزان با دستگاه سوکسله قهوه ای رنگ بود. میزان استخراج بدست آمده در دو روش تقریباً یکسان است. روش سوکسله با وجود آن که در انتقال روغن از دانه های روغنی به حلال خیلی موثر است، متأسفانه حلال به کار گرفته شده یعنی هگزان فسفولیپیدها را

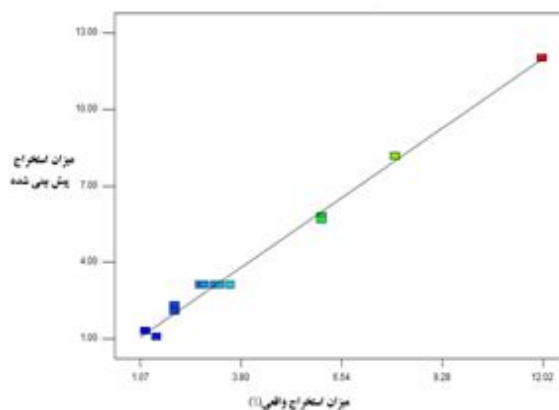
شود افزایش فشار در یک دمای مشخص سبب کاهش میزان درصد استخراج می شود که نشان می دهد نفوذ پذیری و کاهش ضریب انتقال جرم موثرتر از افزایش انحلال پذیری روغن است. در فرایند استخراج با سیال فوق بحرانی دی اکسید کربن، ابتدا افزایش دما سبب کاهش دانسیته دی اکسید کربن می شود که منجر به کاهش قدرت حل کنندگی حلال برای حل کردن ترکیب حل شونده می شود. از سوی دیگر افزایش دما فشار بخار نمونه را افزایش می دهد که سبب افزایش حلالیت پذیری چربی ها در دی اکسید کربن فوق بحرانی می شود. در پی آن انحلال پذیری نمونه احتمالاً کاهش می یابد یا ثابت می ماند و یا افزایش می یابد. افزایش دما در فشار ثابت بستگی به این دارد که فشار بخار جزء حل شونده یا دانسیته حلال عامل غالب باشد (Xu et al., 2011). مطابق شکل ۴ افزایش دما در یک فشار ثابت باعث کاهش درصد میزان استخراج شده که این اثر در فشارهای پایین تر مشهود تر است.

جدول ۳- نتایج آنالیز ANOVA برای میزان استخراج (%)

منبع ایجاد تغییرات	مجموع مربعات	درجه آزادی	میانگین مربعات	ارزش F	ارزش P
مدل	۱۱۳/۷۱	۵	۲۲/۷۴	۱۷۵/۵۳	<۰/۰۰۰۱
دما (A)	۱۹/۴۴	۱	۱۹/۴۴	۱۵۰/۰۵	<۰/۰۰۰۱
فشار (B)	۷۵/۶۲	۱	۷۵/۶۲	۵۸۳/۶۴	<۰/۰۰۰۱
AB	۶/۷۶	۱	۶/۷۶	۵۲/۱۸	۰/۰۰۰۲
A ²	۱/۵۶	۱	۱/۵۶	۱۲/۰۵	۰/۰۱۰۴
B ²	۶/۲۳	۱	۶/۲۳	۴۸/۰۸	۰/۰۰۰۲
باقیمانده	۰/۹۱	۷	۰/۱۳	-	-
عدم برازش مدل	۰/۴۹	۳	۰/۱۶	۱/۶	۰/۳۲۲۲



شکل ۴- نمودارهای سطح پاسخ (الف) سه بعدی (ب) کانتور میزان استخراج (%) به صورت تابعی از دما و فشار در مدت زمان دینامیک ۱۲۰ دقیقه



شکل ۳- مقادیر پیش بینی شده توسط نرم افزار در برابر مقادیر واقعی برای درصد میزان استخراج

اثرات دما و فشار روی میزان استخراج

نمودارهای کانتور و سه بعدی سطح پاسخ مطابق با رابطه (۳) برای مطالعه اثرات بین متغیرهای انتخابی دما و فشار رسم گردید تا مقادیر بهینه آنها برای بیشترین درصد میزان استخراج به دست آید. شکل ۴ اثر فشار و دما را روی متغیر پاسخ در زمان دینامیک ثابت ۱۲۰ دقیقه نشان می دهد. افزایش فشار از یک سو سبب دانسیته بالاتر سیال فوق بحرانی دی اکسید کربن می شود و انحلال پذیری روغن را افزایش می دهد و از سوی دیگر افزایش فشار نفوذ پذیری و انتقال جرم جابه جایی را کاهش می دهد که منجر به کاهش میزان استخراج می شود (Ghoreishi et al., 2011). همان طور که در شکل ۴ دیده می

نتیجه گیری

خارج کردن ترکیبات فعال به لحاظ بیولوژیکی از گیاهان است. این نوع استخراج می تواند فرایند تغلیظ که معمولاً زمان بر است را حذف کند. علاوه بر آن جزء حل شده می تواند از حلال فوق بحرانی بدون افت ترکیبات فرار به علت فراریت زیاد سیال فوق بحرانی جدا سازی شود (Liljun *et al.*, 2006). دانسیته شبه مایعات دی اکسید کربن فوق بحرانی از طرفی قدرت حل کنندگی بالا ایجاد می کند در حالی که نفوذ و ویسکوزیته شبه گاز آن در خواص انتقال سهم دارد که به نوبت آهنگ انتقال جرم را در مقایسه با حلال آلی مایع بالا می برد (Patel *et al.*, 2011). که اهمیت این روش استخراج را آشکار می سازد.

استخراج روغن تاجریزی سیاه توسط سیال فوق بحرانی دی اکسید کربن به منظور بررسی متغیرهای عملیاتی دما و فشار روی درصد میزان استخراج صورت گرفت. این تحقیق نشان داد که روش سطح پاسخ یک روش قابل اعتماد برای بهینه کرن شرایط برای حصول بیشترین میزان روغن از گیاه است. مدل بالاترین درصد میزان استخراج را در دمای (۳۵/۲۰°C) و فشار (۱۷۰ bar) پیش بینی کرد. بیشترین میزان استخراج ۱۲٪ وزنی به دست آمد. صرف زمان کمتر در فرایند استخراج و کیفیت بالاتر روغن وعدم استفاده از حلال از مزایای این روش است. استخراج با سیال فوق بحرانی یک جایگزین بالقوه روش های استخراج مرسوم با استفاده از حلال های آلی برای

منابع

- Brennecke, J.F., 2007, Development of Enviromentaly Friendly SuperCritical Carbon Dioxide Extraction Technologies
- Cao, Y., Suo, Y., 2010, Extraction of Microula Sikkimensis Seed oil and Simultaneous analysis of Saturated and unsaturated fatty acids by fluorescence detection with reversed- Phase HPLC, Journal of food composition and analysis, 23: 100-106
- Chan, K.W., & Ismail, M., 2009, SuPercritical carbon dioxide fluid extraction of Hibiscus Cannabinus L. Seed oil :A Potential Solvent-free and high antioxidative edible oil, Food chemistry, 114: 970-975
- Ghoreishi, M., Bataghva, E., Dadkhah, A., 2012, Response Surface Optimization of essential oil and Diosgenin Extraction from Tribulus terrestris via Supercritical fluid Technology, Chemical .Eng. Technol, 35, 133-141
- Jani, D.K., & Ahir, K.B., 2010, Kakamachi (Solanum nigrum linn)-A Prominent herb in Ayurveda, life science leaflets, 9: 234-240
- Jimoh, F.O., Adedapo, A.A., & Afolayan, A.J., 2010, Comparison of the nutritional value and biological activities of the acetone, methanol and water extracts of the leaves of solanum nigrum and leonotis leonours, Food and Chemical Toxicology, 48: 964-971
- Kumar, A., Sagwal, S., & Rani, N.S., 2012, An updated Review on molecular genetics, phytochemistry, pharmacology and physiology of black nightshade (Solanum nigrum), International Journal of pharmaceutical Sciences and Research, 3: 2956-2977
- Liljun, W., Curtisl, W., 2006, Recent advances in Extraction of nutraceuticals from plants, Elsevier, 300-312
- Mitra, P., Ramaswamy, H.S., & Chang, K., 2009, Pumpkin (Cucurbita maxima) seed oil extraction using Supercritical carbon dioxide and Physicochemical Properties of the oil, Journal of food engineering, 95: 208-213
- Morrison, W., Holser, R., Akin, D., 2006, Cuticular Wax from flax Processing Waste with hexane and Supercritical carbon dioxide extractions, Industrial crops and products, 24: 119-122
- Patel, R., Bandyopadhyay, S., Ganesh, A., 2011, A Simple model for supercritical fluid extraction of bio oils from biomass, Energy Conversion and management, 52: 652-657
- Passos, C., Silva, R., Silva, F., Coimbra, M., & Silva, C., 2010, Supercritical fluid extraction of grape seed (Vitis Vinifera L.) Oil .Effect of the operating conditions upon oil Composition and antioxidant capacity, Chemical Engineering Journal, 160: 634-640
- Reverchon, E., & De Marco, I., 2006, Supercritical fluid extraction and fractionation of natural Matter, Journal of Supercritical fluids, 38: 146-166
- Sohrabipour, S., Kharazmi, F., Soltani, N., Kamalinejad, M., 2013, Effect of the administration of Solanum nigrum fruit on blood glucose, lipid profiles, and sensitivity of the vascular mesenteric bed to phenylephrine in streptozotocin-induced diabetic rats, Med Sci Monit Basic Res, 19: 133-140
- Wang, L., & Weller, C., 2006, Recent advances in extraction of nutraceuticals from Plants, Trends in food Science & technology, 17: 300-312
- Xia, D., Fangshi, Z., Yun, Y., & Min, Li., 2013, Purification , antitumor activity in vitro of steroidal glycoalkaloids from black nightshade (Solanum nigrum L.), 141: 1181-1186
- Xu, L., Zhan, X., Zeng, Z., Chen, R., Li, H., Xie, T., Wang, Sh., 2011 Recent Advances On Supercritical Fluid Extraction Of Essential Oils, African Journal Of Pharmacy, 5: 1196- 1211.

Yogananth,N.,Bhakyarai,A.,Chanthuru,S.,Parvathi,S.,&Palanivel,S.,2009,Comparative Analysis of Solasodine from In Vitro and In vivo Cultures of Solanum nigrum Linn, Kathmandu University Journal of Science,5:99-103

Zhao,S.,&Zhang,D.,2013, Parametric Study of Supercritical Carbon Dioxide extraction of oil from Moringa Oleifera Seeds using a Response Surface methodology, Separation and Purification Technology,113:9-17



Brief report

Black nightshade oil Extraction Using Supercritical Fluid Carbon Dioxide

S. Gholami-Avarashk¹- J. Sargolzaei^{2*}

Received:10-09-2013

Accepted:16-01-2014

Abstract

Black nightshade is a weed plant that grows abundantly in most parts of Iran. In this study, central composite response surface method to investigate the effect of temperature 35-55 °C and pressures 170-350 bar during the dynamic time of 120 min, the particle size of 150 microns and flow rate of 3 liters per minute on the efficiency of oil extracted from the fruits of black nightshade and optimizing operation of the extraction process using supercritical carbon dioxide was used. Extraction with an organic solvent hexane was chosen as a comparison. Based on the results, operating parameters including both pressure and temperature and their quadratic effects as well as the interaction between two parameter significant effect on the rate of extraction of oil ($P < 0.01$). Moisture content on a dry matter of was achieved %66. Optimal operating conditions including temperature 35.2 °C and pressure of 170 bar and the extraction rate was obtained %12 under these conditions. The average rate of extraction for supercritical fluid extraction method and Soxhlet extraction were determined 4.02 and 4.06 percent, respectively.

Keywords: Black nightshade, Response surface method, Extraction, Supercritical carbon dioxide.

1- Associate Professor, Department of Chemical Engineering, Faculty of Engineering, Ferdowsi University of Mashhad

2- Former MSc Student, Department of Engineering, Eslamic Azad University of Shahrood, Semnan, Iran.

(* - Corresponding Author Email: sargolzaei@um.ac.ir)