



فصل نامه داروهای گیاهی

journal homepage: www.jhd.iaushk.ac.ir



بررسی اثر شرایط اقلیمی بر غلظت استویوزید در استویای تولید شده در مناطق مختلف ایران و بهینه سازی شرایط استخراج استویوزید

آلاله نیکوئی^۱، محمد حجت الاسلامی*^۱، جواد کرامت^۲، حسین کیانی^۳

۱. گروه علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه آزاد اسلامی واحد شهرکرد، شهرکرد، ایران؛
*مسئول مکاتبات (E-mail: mohojjat@gmail.com)

۲. گروه علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه صنعتی اصفهان، اصفهان، ایران؛

۳. گروه علوم و صنایع غذایی، دانشکده کشاورزی، دانشگاه تهران، تهران، ایران؛

چکیده

مقدمه و هدف: با توجه به افزایش بیماری‌هایی از جمله دیابت و چاقی امروزه استفاده از جایگزین‌های ساکارز برای تولید محصولات کم کالری و بدون قند مورد توجه پژوهشگران و صنعتگران قرار گرفته است. در این میان استویوزید با شیرینی ۳۰۰ برابر نسبت به ساکارز با توجه به طبیعی بودن آن دارای جایگاه ویژه ای می‌باشد. هدف از این پژوهش بهینه سازی شرایط استخراج استویوزید از برگ‌های گیاه استویا (میزان حلال، دما و زمان) و بررسی اقلیم‌های متفاوت بر روی میزان غلظت استویوزید می‌باشد.

روش تحقیق: در ابتدا بهینه سازی استخراج استویوزید (میزان حلال، دما و زمان) صورت گرفته سپس نتایج بر روی گیاهان پرورش یافته در سه ناحیه با اقلیم متفاوت (اصفهان: معتدل و کوهستانی، شهرکرد: سرد و کوهستانی و شیراز: گرم و کوهستانی) اعمال شد و در نهایت میزان غلظت استویوزید با استفاده از کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا مورد بررسی قرار گرفت.

نتایج و بحث: با توجه به نتایج به دست آمده بهترین شرایط استخراج در مدت زمان ۱۲۰ دقیقه، دمای ۵۰ درجه سانتی‌گراد و حجم ۱۶۰ میلی‌لیتر از حلال (اتانول) می‌باشد؛ در ادامه با اعمال این نتایج بر روی گیاهان رشد داده شده در سه شهر اصفهان، شیراز و شهرکرد نتایج بدست آمده نشان داد که شرایط اقلیمی می‌تواند تاثیرگذار بر روی محصول باشد به طوری که در این میان گیاهان پرورش یافته در اصفهان بیشترین سطح و راندمان تولید تن در هکتار و در مقابل از بیشترین ناخالصی بر خوردار می‌باشد در حالیکه گیاهان پرورش یافته در شیراز دارای کمترین راندمان تولید تن در هکتار و دارای خلوص بالا می‌باشند.

توصیه کاربردی/صنعتی: با توجه به بالا رفتن مصرف شیرین‌کننده‌ی استویوزید و همچنین قیمت بالای شیرین‌کننده‌ی فوق، کشت و پرورش آن در کشور امری مهم محسوب می‌شود. نتایج این تحقیق نشان-دهنده‌ی تحقق کشت این گیاه در کشور و استخراج شیرین‌کننده‌ی استویوزید با استفاده از حلال می‌باشد؛ با این حال انجام پژوهش‌های بیشتر بر روی روش‌های استخراج دیگر نیز امری ضروری و مهم می‌باشد.

شناسه مقاله

تاریخ دریافت مقاله: ۱۳۹۴/۰۵/۱۰

تاریخ پذیرش مقاله: ۱۳۹۴/۰۹/۱۰

نوع مقاله: علمی - پژوهشی

موضوع: گیاهان دارویی

✓ کلید واژگان:

✓ استویوزید

✓ استخراج

✓ کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا

✓ شرایط اقلیمی

۱. مقدمه

نتایج نشان می‌دهد که بهترین شرایط برای استخراج، دمای ۷۸ درجه سانتی‌گراد، زمان حرارت‌دهی ۵۶ دقیقه و نسبت برگ به آب ۱:۱۴ وزنی-حجمی بوده است (Ray et al., 2012). متانول برای استخراج استویزید از برگ‌های استویا در مقایسه با آب کارایی بیشتری نشان داده است (Puri et al., 2011a). روش‌های تجزیه‌ای مختلفی برای ارزیابی مقدار و توزیع گلیکوزیدهای شیرین دی‌ترپنوئید^۱ در گیاه استویا ربادیانا وجود دارد. که شامل کروماتوگرافی لایه نازک^{۱۱}، کروماتوگرافی قطره‌ای جریان مخالف^{۱۲}، کروماتوگرافی لایه‌ای با فشار بالا^{۱۳}، الکتروفورز موئین^{۱۴} می‌باشند. استویزید و ربادیوزید^{۱۵}A با استفاده از کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا بعد از تبدیل آن‌ها به استر بروموفنسیل^{۱۶} بررسی شده‌اند (Puri et al., 2011). هدف از پژوهش فوق بهینه‌سازی شرایط استخراج و همچنین بررسی تاثیر آب و هوا بر میزان شیرینی و خلوص استویزید می‌باشد.

۲. مواد و روش‌ها

۲-۱. مواد اولیه

برگ استویا از شرکت گلسار، استاندارد استویزید با خلوص ۹۸٪ از شرکت سیگما، استونیتریل، متانول و اسید استیک از شرکت مرک، اتانول از شرکت صنایع شیمیایی اتانول نصر (خلوص $\leq ۹۹/۴$ ، وزن مخصوص ۰/۷۹۶۲)، فیلتر با قطر منافذ ۰/۴۵ میکرومتر از شرکت سرینگ و کاغذ صافی از شرکت بکو تهیه شد.

۲-۲. آماده‌سازی نمونه

در ابتدا برگ‌های خشک استویای دریافتی که از شرکت گلسار شمال خریداری شده را توسط آسیاب خانگی پودر و مخلوط کرده و از الک آزمایشگاهی ۸ و ۱۸ میکرون عبور داده تا اندازه‌ی ذرات در طول آزمایش یکسان باشد، پودر برگ روی مش ۱۸ را جدا کرده و در طی پژوهش مورد استفاده قرار گرفته است.

طبق آمار وزارت بهداشت دو میلیون نفر از افراد ۲۵ تا ۶۵ سال در ایران دچار بیماری دیابت هستند. به علاوه این بیماری ششمین علت مرگ و میر در دنیا می‌باشد و به میزان ۵ تا ۱۰ سال از عمر افراد کم می‌کند (Otroshy & Mokhtary, 2014). همچنین براساس نتایج اعلام شده توسط سازمان بهداشت جهانی، بیش از ۳۰ درصد ساکنین خاورمیانه دچار اضافه وزن می‌باشند. (Farokhzad & Bagheri, 2004). با توجه به مسائل فوق در سرتاسر جهان تمایل افراد برای استفاده از محصولات کم کالری و بدون قند در حال افزایش است. در این بین گیاه استویا به عنوان یک شیرین کننده‌ی طبیعی با شیرینی تقریبی ۲۰۰ تا ۳۰۰ برابر نسبت به شکر مورد توجه پژوهشگران قرار گرفته است (Koyama et al., 2004). برگ استویا منبع گلیکوزیدهای^۱ مشتق ترپنی^۲ استویول^۳ مثل استویزید و ربادیوزید^۴A همراه با اجزاء بسیار جزئی ربادیوزید^۵B، C، D و E، استویول بیوزید^۶، دولکوزید^۷A، ایزواستویول^۸ و دی‌هیدروایزواستویول^۹ می‌باشد (Koyama et al., 2004). این مواد حدود ۵ تا ۱۰ درصد وزن برگ خشک را شامل می‌شوند و به حرارت پایدار هستند و ۲۰۰ تا ۳۰۰ برابر شیرین‌تر از قند چغندر قند می‌باشند (Jaroslov et al., 2007). فیلیپس^۹ در سال ۱۹۸۹ نشان داد که مطلوب‌ترین فرآیند استخراج شامل چهار مرحله: استخراج با حلال و یا با آب، تبادل یونی، ته نشینی با تصفیه و پس از آن تبلور و خشک کردن می‌باشد. (Brandle et al., 1998). تا به حال در حدود ۱۵۰ اختراع با عنوان تصفیه در ژاپن به ثبت رسیده است. مراحل اساسی این فرایندها شامل استخراج، جدا سازی و تصفیه می‌باشد؛ در اغلب فرایندها از حلال‌های آلی و انعقاد دهنده‌ها استفاده شده است (Balsini et al., 2008). آب، متانول، n-بوتانول، اتانول و الکل چرب برای استخراج استویزید از برگ استویا استفاده شده‌اند (De et al., 2013). در مطالعه‌ی اخیر Rai و همکاران در سال ۲۰۱۲ به ارزیابی شرایط بهینه برای استخراج استویزید از استویا با استفاده از آب پرداخته‌اند.

9. Phillips

10. Diterpenoid

11. Thin layer chromatography

12. Droplet counter-current chromatography

13. Over-pressured layer chromatography

14. Capillary electrophoresis

15. Rebaudioside A

16. Bromophenacyl esters

1. Glycosides

2. Terpene

3. Steviol

4. Rebaudioside A

5. Steviolbioside

6. Dulcoside A

7. Isosteviol

8. Dihydroisosteviol

داده شد، سپس هر یک را نام گذاری کرده و تا زمان تزریق به دستگاه کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا در یخچال نگهداری شد. قابل ذکر است که محدوده‌های در نظر گرفته شده با توجه به مقرون به صرفه بودن در صنعت و جنبه‌ی اقتصادی آنها می‌باشد. شرایط استخراج‌ها و میزان استویوزید حاصله در جدول (۱) مشاهده می‌شود.

۲-۴. تعیین میزان شیرین‌کننده

آزمون تعیین میزان شیرین‌کننده‌ی استویا بوسیله کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا که ساخت شرکت ناور آلمان و ستون C18 ساخت شرکت مچری نایژل آلمان انجام شد. فاز متحرک شامل استونیتریل/ آب (۶۰ / ۴۰) و با سرعت ۱ میلی‌لیتر بر دقیقه بوده و دمای ستون در ۲۸ درجه سانتیگراد ثابت نگه داشته شد و دتکتور UV در طول موج ۲۵۴ nm به کار برده شد. حجم نمونه‌ی تزریق شده به دستگاه در هر مرتبه ۲۰ میکرولیتر بوده و هر نمونه قبل از تزریق از فیلتر ۰/۴۵ میکرومتر عبور داده شد. برای شروع آزمایش کروماتوگرافی مایع با کارایی بالا در ابتدا ۰/۱ گرم از استاندارد را در ۱۰ سی‌سی آب مقطر حل کرده بدین صورت محلول استوک با رقت ۱۰۰۰ میکروگرم بر میلی‌لیتر (۱ میلی‌گرم بر میلی‌لیتر) بدست آمد. سپس از این محلول استوک ۳ رقت مختلف دیگر نیز تهیه شد و جهت رسم منحنی کالیبراسیون به همراه محلول استوک به دستگاه HPLC تزریق گشت. پس از رسم منحنی کالیبراسیون بر اساس سطح زیر نمودارهای بدست آمده و غلظت آنها، شرایط فوق برای نمونه‌های پرورش یافته در شهرهای مختلف مورد استفاده قرار گرفت.

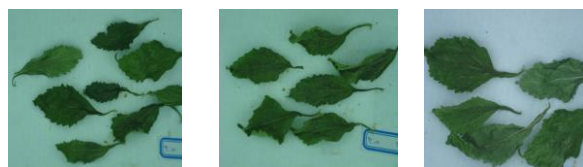
۲-۵. استخراج از برگ‌های پرورش یافته

با توجه به شرایط بهینه به دست آمده در قسمت ۳-۳، استخراج از برگ‌های پرورش یافته در اقلیم‌های مختلف صورت گرفت.

۲-۶. بررسی میزان شیرین‌کننده و ناخالصی برگ‌های پرورش یافته

عصاره‌ی استخراجی به HPLC تزریق و نتایج ثبت و بررسی شد. برای بررسی میزان ناخالصی عصاره‌ی بدست آمده از این گیاهان، کدورت سنج (ساخت کمپانی هانا، مدل HI 93703، ساخت کشور رومانی) مورد استفاده قرار گرفت.

۲-۳-۱. آماده سازی گیاهان پرورش داده شده. گیاهان دریافتی که بوسیله‌ی کشت بافت تکثیر شده بودند را از شرکت گلزار شمال در استان گیلان تحویل گرفته، تحت شرایط مناسب در گلدان کاشت شد و درسه شهر اصفهان، شهرکرد و شیراز با شرایط اقلیمی و آب و هوایی متفاوت که عبارت‌اند از اصفهان: معتدل و کوهستانی، شهرکرد: سرد و کوهستانی و شیراز: گرم و کوهستانی قرار داده شد. گیاهان پس از طی مدت زمان لازم برای رشد جمع‌آوری شده و جداسازی برگ‌ها از ساقه‌ها انجام گرفت، برگ‌ها در آون تحت دمای ۴۵ تا ۵۰ درجه سانتیگراد در مدت زمان ۴ ساعت خشک شده سپس از هر منطقه جداگانه برای بررسی خصوصیات برگ‌ها به وسیله دوربین دیجیتال Nikon Coolpix p600 عکس گرفته و بعد به ترتیب مانند کار انجام شده بر روی برگ‌های خشک، در ابتدا برگ‌ها پودر شده، الک شده و در طی پژوهش مورد استفاده قرار گرفت.



شیراز شیراز اصفهان

شکل ۱. عکس برگ خشک شده گیاهان پرورش یافته در اصفهان، شهرکرد، شیراز.

۲-۳. بهینه سازی شرایط استخراج

تیمارهایی که برای این آزمون در نظر گرفته شد شامل: دما، زمان و حجم حلال می باشد. به دلیل اینکه محیط الکلی می‌باشد نیازی به اندازه‌گیری pH نیست. سپس از محلول الکلی ۵۰ درصد (طبق نتایج بدست آمده از تحقیقات آسترکی و همکاران در سال ۲۰۱۲) حجم‌های ۱۰۰، ۱۲۰، ۱۴۰ و ۱۶۰ میلی‌لیتر استفاده کرده و استخراج‌ها در طی زمان‌های ۱۰، ۱۵، ۳۰، ۶۰ و ۱۲۰ دقیقه و دماهای ۳۵، ۴۰، ۴۵ و ۵۰ درجه سانتیگراد از طریق اعمال روش حرارت‌دهی بوسیله‌ی حمام آب گرم و بکارگیری همزن مکانیکی برای اطمینان از حرارت‌دهی یکسان انجام گرفت. در هر یک از استخراج‌ها پس از اتمام مدت زمان حرارت‌دهی، بوسیله‌ی کاغذ صافی محلول استخراجی صاف شده و به یک ظرف نمونه در بسته و تاریک انتقال

۲-۷. آنالیز آماری

۸۸	۱۶۰	۵۰	۱۰	A ₁₆
۶۳	۱۰۰	۳۵	۱۵	B ₁
۶۷	۱۰۰	۴۰	۱۵	B ₂
۷۲	۱۰۰	۴۵	۱۵	B ₃
۶۹	۱۰۰	۵۰	۱۵	B ₄
۷۰/۸	۱۲۰	۳۵	۱۵	B ₅
۷۹/۲	۱۲۰	۴۰	۱۵	B ₆
۸۶/۴	۱۲۰	۴۵	۱۵	B ₇
۷۹/۳	۱۲۰	۵۰	۱۵	B ₈
۷۵/۶	۱۴۰	۳۵	۱۵	B ₉
۸۴	۱۴۰	۴۰	۱۵	B ₁₀
۸۵/۴	۱۴۰	۴۵	۱۵	B ₁₁
۷۶/۸	۱۴۰	۵۰	۱۵	B ₁₂
۷۶/۸	۱۶۰	۳۵	۱۵	B ₁₃
۷۸/۴	۱۶۰	۴۰	۱۵	B ₁₄
۹۴/۴	۱۶۰	۴۵	۱۵	B ₁₅
۹۲/۸	۱۶۰	۵۰	۱۵	B ₁₆
۷۰	۱۰۰	۳۵	۳۰	C ₁
۷۲	۱۰۰	۴۰	۳۰	C ₂
۷۷	۱۰۰	۴۵	۳۰	C ₃
۷۷	۱۰۰	۵۰	۳۰	C ₄
۷۶/۸	۱۲۰	۳۵	۳۰	C ₅
۷۸	۱۲۰	۴۰	۳۰	C ₆
۷۸	۱۲۰	۴۵	۳۰	C ₇
۸۰/۴	۱۲۰	۵۰	۳۰	C ₈
۸۱/۲	۱۴۰	۳۵	۳۰	C ₉

برای رسم منحنی‌های مربوط به نتایج بدست آمده از نرم افزار اکسل استفاده شد. همچنین برای بررسی سطوح برگ‌ها از نرم افزار Image proplus ver 6 استفاده گردید.

جدول ۱. شرایط استخراج و میزان استویوزید در نمونه برگ های خشک استویا. دورهمزن ۶ rpm، اتانول ۵۰٪، وزن نمونه برگ ۱۰ گرم، حرارت دهی بوسیله حمام آب گرم.

نام گذاری نمونه ها	دهی (دقیقه)	مدت زمان حرارت	دما (درجه سانتی گراد)	لیتر)	حجم حلال اضافه شده (میلی)	گرم	میلی گرم استویوزید در ۱۰
A ₁	۱۰	۱۰	۳۵	۱۰۰	۵۶		
A ₂	۱۰	۱۰	۴۰	۱۰۰	۶۱		
A ₃	۱۰	۱۰	۴۵	۱۰۰	۶۲		
A ₄	۱۰	۱۰	۵۰	۱۰۰	۴۵		
A ₅	۱۰	۱۰	۳۵	۱۲۰	۶۰		
A ₆	۱۰	۱۰	۴۰	۱۲۰	۶۲/۴		
A ₇	۱۰	۱۰	۴۵	۱۲۰	۶۱/۲		
A ₈	۱۰	۱۰	۵۰	۱۲۰	۶۶		
A ₉	۱۰	۱۰	۳۵	۱۴۰	۶۸/۶		
A ₁₀	۱۰	۱۰	۴۰	۱۴۰	۶۵/۸		
A ₁₁	۱۰	۱۰	۴۵	۱۴۰	۶۷/۲		
A ₁₂	۱۰	۱۰	۵۰	۱۴۰	۷۵/۶		
A ₁₃	۱۰	۱۰	۳۵	۱۶۰	۶۲/۴		
A ₁₄	۱۰	۱۰	۴۰	۱۶۰	۷۵/۲		
A ₁₅	۱۰	۱۰	۴۵	۱۶۰	۷۰/۴		

۱۱۱	۱۰۰	۵۰	۱۲۰	E ₄	۹۳/۸	۱۴۰	۴۰	۳۰	C ₁₀
۹۶	۱۲۰	۳۵	۱۲۰	E ₅	۹۸	۱۴۰	۴۵	۳۰	C ₁₁
۹۹/۶	۱۲۰	۴۰	۱۲۰	E ₆	۱۰۳/۶	۱۴۰	۵۰	۳۰	C ₁₂
۱۰۵/۶	۱۲۰	۴۵	۱۲۰	E ₇	۹۶	۱۶۰	۳۵	۳۰	C ₁₃
۱۱۶/۴	۱۲۰	۵۰	۱۲۰	E ₈	۱۰۲/۴	۱۶۰	۴۰	۳۰	C ₁₄
۱۰۶/۴	۱۴۰	۳۵	۱۲۰	E ₉	۱۰۷/۲	۱۶۰	۴۵	۳۰	C ₁₅
۱۰۷/۸	۱۴۰	۴۰	۱۲۰	E ₁₀	۱۱۲	۱۶۰	۵۰	۳۰	C ₁₆
۱۱۷/۶	۱۴۰	۴۵	۱۲۰	E ₁₁	۷۷	۱۰۰	۳۵	۶۰	D ₁
۱۳۱/۶	۱۴۰	۵۰	۱۲۰	E ₁₂	۸۶	۱۰۰	۴۰	۶۰	D ₂
۱۱۶/۸	۱۶۰	۳۵	۱۲۰	E ₁₃	۹۰	۱۰۰	۴۵	۶۰	D ₃
۱۲۴/۸	۱۶۰	۴۰	۱۲۰	E ₁₄	۹۵	۱۰۰	۵۰	۶۰	D ₄
۱۳۱/۲	۱۶۰	۴۵	۱۲۰	E ₁₅	۸۶/۴	۱۲۰	۳۵	۶۰	D ₅
۱۳۹/۲	۱۶۰	۵۰	۱۲۰	E ₁₆	۹۲/۴	۱۲۰	۴۰	۶۰	D ₆
					۹۶	۱۲۰	۴۵	۶۰	D ₇
					۱۱۰/۴	۱۲۰	۵۰	۶۰	D ₈
					۹۸	۱۴۰	۳۵	۶۰	D ₉
					۱۰۷/۸	۱۴۰	۴۰	۶۰	D ₁₀
					۱۰۶/۴	۱۴۰	۴۵	۶۰	D ₁₁
					۱۱۳/۴	۱۴۰	۵۰	۶۰	D ₁₂
					۱۱۲	۱۶۰	۳۵	۶۰	D ₁₃
					۱۱۸/۴	۱۶۰	۴۰	۶۰	D ₁₄
					۱۲۰	۱۶۰	۴۵	۶۰	D ₁₅
					۱۲۹/۶	۱۶۰	۵۰	۶۰	D ₁₆
					۸۷	۱۰۰	۳۵	۱۲۰	E ₁
					۹۷	۱۰۰	۴۰	۱۲۰	E ₂
					۱۰۱	۱۰۰	۴۵	۱۲۰	E ₃

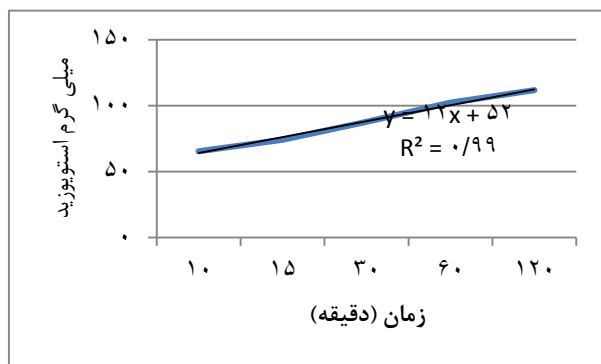
۳. نتایج و بحث

۳-۱. بهینه سازی شرایط و بررسی میزان شیرین کننده

در شکل (۲) کروماتوگرام مربوط به تزریق نمونه استاندارد استویوزید بعد از رقت سازی در غلظت ۱ میلی گرم در لیتر مشاهده می شود. سایر غلظت های تزریقی نمونه ها نیز به همین ترتیب آماده و به دستگاه تزریق شد و هر یک از کروماتوگرام ها بررسی شد. عصاره های استخراج شده پس از آماده سازی برای تزریق توسط سرنگ با حجم ۲۰ میکرولیتر به دستگاه HPLC تزریق شدند و طی زمان ۷ دقیقه پیک های مورد نظر حاصل گردید.

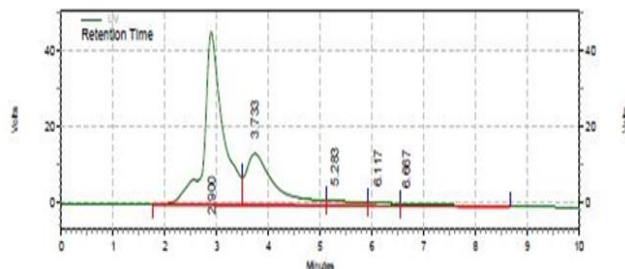
میزان استویوزید موجود در نمونه ها با مقایسه مساحت سطح زیر پیک استاندارد محاسبه شد:

افزایش یابد با توجه به معادله‌ی به دست آمده میزان استویزید استخراجی در محدوده‌ی زمان ۱۰ تا ۱۲۰ دقیقه بر ۱۰ گرم برگ استویا افزایش می‌یابد و بالاتر از این مقدار به حد ثابت خود می‌رسد. طبق قانون فیک یکی از عواملی که عامل ایجاد انتشار است اختلاف غلظت است و از آنجایی که با گذر زمان اختلاف غلظت بین ماده‌ی حل‌کننده و برگ کاهش می‌یابد انتظار می‌رود در زمان بینهایت به حد تعادل برسد بنابراین تاثیر زمان برای انتخاب زمان بهینه اقتصادی در استخراج استویزید موثر است که در این پایان‌نامه هدف از انتخاب پارامتر زمان انتخاب زمان بهینه در صورت تبدیل نتایج تحقیق به فرایند تجاری است.



شکل ۴. بررسی اثر زمان بر میزان استخراج استویزید.

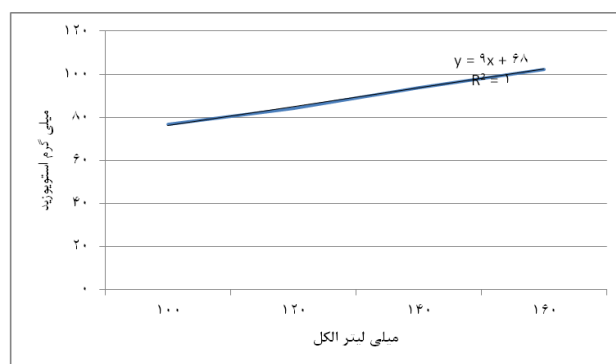
۳-۱-۳. بررسی اثر دما بر میزان استخراج استویزید. با توجه به شکل (۵)، با ثابت بودن متغیرها و متغیر بودن دما، ارتباط خطی بین دما و میزان استخراج استویزید وجود دارد و هر چه دما افزایش یابد با توجه به معادله‌ی به دست آمده میزان استویزید استخراجی در محدوده دمای ۳۵ تا ۵۰ درجه بر ۱۰ گرم برگ استویا افزایش می‌یابد و بالاتر از این مقدار به حد ثابت خود می‌رسد. دما با کاهش ویسکوزیته و در نهایت با افزایش ضریب دیفوزیون می‌تواند بر میزان استخراج استویزید موثر باشد. با توجه به قانون فیک همان‌طور که انتظار می‌رود دما باعث افزایش میزان استخراج شده است. از آنجایی که سایر پارامترهای موثر بر قانون فیک ثابت مانده است، تنها پارامتری که تغییر یافته میزان ضریب دیفوزیون می‌باشد.



شکل ۲. کروماتوگرام مربوط به استاندارد استویزید

۳-۱-۱. بررسی اثر میزان الکل بر میزان استخراج استویزید.

با توجه به شکل (۳)، با ثابت بودن متغیرها و متغیر بودن غلظت الکل، رابطه خطی بین استخراج استویزید و میزان حلال وجود دارد و هر چه میزان مصرف حلال افزایش یابد با توجه به معادله‌ی به دست آمده میزان استویزید استخراجی در محدوده‌ی میزان الکل ۱۰۰ تا ۱۶۰ میلی‌لیتر بر ۱۰ گرم برگ استویا افزایش می‌یابد و بالاتر از این مقدار به حد ثابت خود می‌رسد. طبق قانون فیک غلظت الکل به عنوان حلال می‌تواند بر سرعت و میزان استخراج استویزید از برگ استویا موثر باشد. قطعاً هر چه مقدار اولیه‌ی الکل بالاتر باشد غلظت نهایی استویزید در فاز الکی کمتر بوده و مقدار بیشتری از استویزید برگ استویا استخراج خواهد شد. بنابراین تاثیر میزان حلال برای انتخاب شرایط بهینه‌ی اقتصادی در استخراج استویزید موثر است که در این پایان‌نامه هدف از انتخاب پارامتر میزان حلال انتخاب زمان بهینه در صورت تبدیل نتایج تحقیق به فرایند تجاری است.



شکل ۳. بررسی اثر میزان الکل بر میزان استخراج استویزید

۳-۱-۲. بررسی اثر زمان بر میزان استخراج استویزید. با توجه

به شکل (۴)، با ثابت بودن متغیرها و متغیر بودن زمان، بین میزان استخراج استویزید و زمان ارتباط خطی وجود دارد و هر چه زمان

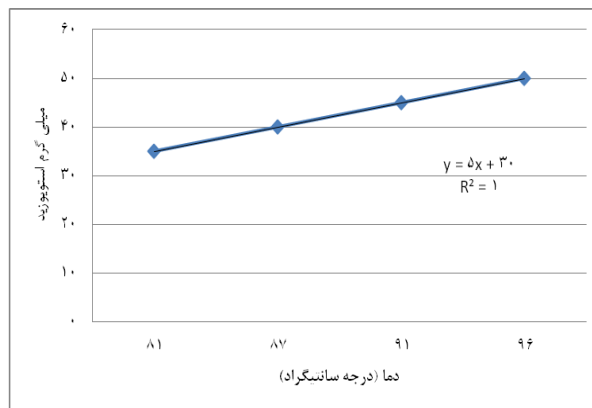
شرایط اقلیمی بر روی میزان گلیکوزیدهای استویا به اثبات رسیده است (Jeffrey & Alejandro, 1999).

جدول ۲. میزان سطح برگ‌ها (m^2) و میزان غلظت استویوزید استخراجی (میلی گرم) و کدورت در نمونه‌های برگ پرورش یافته در شرایط استخراج بهینه.

نام شهر	میلی گرم استویوزید در ۱۰ گرم	سطح برگ (m^2)	کدورت (FTU)
اصفهان	۲۰۳/۲	۲۵۰۱۵۹/۹۴±۴۹/۳۳	۶۶
شیراز	۱۲۳/۲	۱۳۷۹۲۹/۴۰±۳۰/۰۰	۳۰/۱۱
شهرکرد	۱۸۰/۸	۸۰۹۳۸/۹۷±۴۱/۶۲	۳۲/۶۳

۴. نتیجه گیری

بر طبق مشاهدات و بررسی‌های انجام شده مشخص شد که دما، زمان و حجم الکل بر میزان غلظت استویوزید استخراجی تاثیرگذار است و با افزایش هر یک از پارامترهای موجود میزان استخراج استویوزید افزایش یافته و پارامترهای مد نظر روند صعودی بر میزان استخراج را نشان داده است. از آنجایی که محدوده‌های در نظر گرفته شده با توجه به مقرون به صرفه بودن در صنعت بوده است بهترین نتیجه استخراج از غلظت الکل ۱۶۰ میلی لیتر و زمان ۱۲۰ دقیقه و دمای ۵۰ درجه بوده و یک روند صعودی را در پی داشته است. در نتیجه استویوزید حساس به زمان، دما و میزان الکل نبوده و با افزایش هر یک از آنها میزان استخراج استویوزید افزایش یافته است. با بررسی گیاهان پرورش داده شده در سه منطقه از ایران مشاهده شد که اصفهان بیشترین راندمان تولیدی تن در هکتار را داشته و پس از آن به ترتیب شیراز و شهرکرد می‌باشد. از بررسی عصاره استخراج شده از برگ گیاهان این سه شهر مشخص شد که بیشترین مواد کدورت‌زا و ناخالصی‌های موجود به ترتیب متعلق به اصفهان، شهرکرد و شیراز و بیشترین میزان استویوزید استخراجی نیز به ترتیب متعلق به اصفهان، شهرکرد و شیراز است. بنابراین گزارش شد با اینکه اصفهان راندمان تولید تن در هکتار و غلظت استویوزید بالایی دارد ولی دارای



شکل ۵. بررسی اثر دما بر میزان استخراج استویوزید.

۳-۲. استخراج استویوزید از برگ استویا پرورش یافته در اقلیم‌های مختلف

با توجه به بهینه سازی شرایط در بخش ۳-۱، استخراج از برگ‌های پرورش یافته در شرایط یکسان شامل: دور همزن ۶ rpm، مدت زمان حرارت‌دهی ۱۲۰ دقیقه، دمای ۶۰ درجه سانتی‌گراد، حلال اتانول ۵۰ درصد، حجم حلال ۱۶۰ میلی لیتر، وزن نمونه برگ ۱۰ گرم و با روش حرارت‌دهی حمام آب گرم صورت گرفت.

۳-۲-۱. نتایج حاصل از استخراج استویوزید در نمونه برگ-

های پرورش یافته. با توجه به جدول ۲ در مورد ویژگی‌های برگ گیاهان پرورش یافته که شامل میلی گرم استویوزید استخراجی از ۱۰ گرم برگ نمونه گیاه پرورش یافته در سه شهر، سطح نمونه برگ گیاهان و میزان کدورت و ناخالصی هر نمونه می‌باشد می‌توان نتیجه گرفت بیشترین میزان استویوزید استخراجی در ۱۰ گرم پودر برگ به ترتیب متعلق به اصفهان، شهرکرد و شیراز بوده و بیشترین سطح و در نتیجه بیشترین راندمان تولید تن در هکتار هر بوته متعلق به استان اصفهان و پس از آن به ترتیب متعلق به شیراز و شهرکرد می‌باشد. از روی بررسی آزمون کدورت سنجی مشخص شد که اصفهان دارای مواد کدورت‌زای بیشتر در نتیجه میزان ناخالصی بیشتر بوده و پس از آن به ترتیب متعلق به شهرکرد و شیراز می‌باشد. و در کل می‌توان نتیجه گرفت راندمان تولید تن در هکتار هر بوته در اصفهان بالا بوده ولی میزان ناخالصی موجود در گیاه شهر اصفهان بیشتر است و در مقابل شیراز با وجود کم بودن راندمان تن در هکتار هر بوته، از ناخالصی کمتری برخوردار است. در طی تحقیقات گذشته نیز اثر

- MAK2 in a stirred tank reactor. *Applied microbiology and biotechnology*., 89: 715-722.
- Puri, M., Sharma, D. and Tiwari, A. K. 2011. Downstream processing of stevioside and its potential applications. *Biotechnology Advances*., 29: 781-791.
- Ray, C., Majumdra, G. and De, S. 2012. Optimization of process parameters for water extraction of stevioside using response surface methodology. *Seperation Science and Technology*., 47:1014-1022.
- ناخالصی بیشتری بوده و در مقابل شیراز دارای راندمان تولید تن در هکتار کمتر و ناخالصی کمتری می باشد.
- ### ۵. منابع
- Astraki, R., Azizi, M., and Hojjatoleslami, M. 2012. Optimization of Extraction and Purification Stevioside. *Master's thesis (Islamic Azad University of Shahrekord)*., 3-10.
- Balsini, S., Najafi, A. and Hadad Khodaparast, M. 2008. Membrane separation method for the sweetener stevia leaves. *National Conference functional food*., 532-534.
- Brandle, J.E., Starratt, A. N. and Gijzen, M. 1998. Stevia rebaudiana: its agricultural, biological, and chemical properties. *Canadian Journal of Plant Science*., 78: 527-533.
- De, S., Mondal, S. and Banerjee, S. 2013. Introduction to stevioside. Stevioside technology, applications and health. *John Wiley*., 1-27.
- Farokhzad, H. and Bagheri, A. 2004. Obesity and cardiovascular risk factors in Iranian children. *Iranian Journal of Diabetes and Lipid*., 2: 175-183.
- Jaroslav, P., Brabora, H. and Tuulia, H. 2007. Characterisation of steviol rebaudiana by choprehensive Tow dimensional liquid chromatography Time of Flight mass spectrometry. *Journal of Chromatography A*., 1150: 85-92.
- Jeffrey, G. and Alejandro, C. 1999. Seed germination in stevia rebaudiana. Reprinted frome Perspectives on New Crops and new Uses. *ASHS Press, Alexandria, VA*. Retrieved from <http://www.lni.unipi.it/stevia/stevia/v4-510.htm>, 510-511.
- Koyama, E., Kitazawa, K., Otori, Y., Izawa, O., Kakegawa, K. and Ul, M. 2003. In vitro metabolism of the glycosidic sweeteners, stevia mixture and enzymatically modified stevia in human intestinal microflora. *Food and Chemical Toxicology*., 41: 359-374.
- Otroshy, M. and Mokhtary, A. 2014. *Stevia and its health benefits*. Nosuh publications, Isfahan, PP. 9-58.
- Puri, M., Kaur, A., Barrow, C. J. and Singh, R. S. 2011a. Citrus peel influences the production of an extracellular naringinase by *Staphylococcus xylosus*