

تخلیص و تعیین برخی خصوصیات اگزالات اکسیداز جو

دکتر حمیدراهی*: دکتر علی مصطفایی**: مهندس بیژن نعمانپور***

چکیده

سابقه و هدف: آنزیم اگزالات اکسیداز از پروتئین‌های فاز حاد در گیاهان است که کاربردهای متعددی در صنعت و پزشکی دارد. در این مطالعه، این آنزیم از ریشه جو خالص شد و بخشی از خصوصیات آن مورد بررسی قرار گرفت.

مواد و روش‌ها: پس از کشت جو و تهیه عصاره ریشه آن، آنزیم طی مراحل حرارت‌دهی (۱۰ درجه سانتی‌گراد به مدت ۳ دقیقه)، رسوب‌دهی با سولفات آمونیوم و در دو مرحله کروماتوگرافی تعویض یون خالص شد. بررسی خلوص و تعیین وزن آنزیم با الکتروفورز در ژل پلی‌اکریل آمید (SDS-PAGE) در شرایط احیایی و غیراحیایی انجام گرفت. تعیین فعالیت آنزیم با روش رنگ‌سنگی و رنگ‌آمیزی اختصاصی در ژل انجام گرفت. برای تعیین نقطه اینزوالتکریک از دو روش اینزوالتکریک فوکوسینگ و کروماتوفوکوسینگ استفاده شد. افزون بر این تأثیر غاظت‌های مختلف اگزالات، غاظت‌های مختلف اوره و تأثیر چند دترجنت در فعالیت آنزیم بررسی گردید.

یافته‌ها: وزن آنزیم اگزالات اکسیداز که بیش از ۶۶۸ بار از ریشه جو خالص شد، در SDS-PAGE/احیایی و غیراحیایی به ترتیب معادل ۲۵-۲۶ و ۱۱۵-۱۲۰ کیلو دالتون بود. شکل تک و واحدی آنزیم فعالیتی در ژل نداشت و تنها در صورت حفظ ساختمان کامل، آنزیم فعال بود. حداقل دو بخش با تقاطع اینزوالتکریک (pI) مختلف با فعالیت اگزالات اکسیدازی در ریشه جو مشاهده شد. pI این دو اینزوآنزیم که گزارشی در مورد یکی از آن دو دیده نشده، به ترتیب $6/8$ و $6-6/2$ تخمین زده شد. آنزیم خالص شده در مقابل انواعی از عوامل واسرنشتہ کننده‌ها همچون گرمای، غاظت‌های پایین اوره و انواعی از دترجنت‌ها مقاوم بود.

بحث: با اطلاعات بدست آمده از روش تخلیص آنزیم و خصوصیات آن، امکان استفاده از این آنزیم در اندازه گیری اگزالات فراهم شده است.

کلیدواژه‌ها: اگزالات اکسیداز، تخلیص، جو، خصوصیات

«دریافت: تابستان ۱۳۸۳ پذیرش: تابستان ۱۳۸۴»

* دانشیار بیوشیمی، دانشکده پزشکی، دانشگاه علوم پزشکی کرمانشاه

** دانشیار ایمونولوژی، مرکز تحقیقات بیولوژی پزشکی، دانشگاه علوم پزشکی کرمانشاه

*** کارشناس ارشد میکروب شناسی، مرکز تحقیقات بیولوژی پزشکی دانشگاه علوم پزشکی کرمانشاه

** عهده‌دار مکاتبات: مرکز تحقیقات بیولوژی پزشکی، سرخه لیثه، بلوار دانشگاه، کرمانشاه. تلفن: ۰۴۲۲۹۴۰۲

و بخشی از خصوصیات فیزیکو شیمیایی آن بررسی گردد.

دسترسی به آنژیم خالص، قدم مهمی برای طراحی کیت اندازه‌گیری آگزالات به روش آنژیمی محسوب می‌شود که در مرکز تحقیقات بیولوژیکی در حال انجام می‌باشد. قابل ذکر است که با توجه به مشکلات تخلیص آنژیم آگزالات اکسیداز، این آنژیم معمولاً به صورت نیمه خالص توسط شرکت‌های مربوطه (همچون شرکت سیگما) عرضه می‌گردد.

مواد و روش‌ها

کشت هیدروپونیک جو: ابتدا مقدار کافی دانه جو با محلول سولفات مس ۰/۱ درصد (w/v) به مدت ده دقیقه شسته شد. سپس در آب شرب به مدت یک شب در دمای آزمایشگاه به صورت غوطه‌ور قرار گرفت. روز بعد دانه‌ها در لای پارچه خیس قرار گرفت و در سبدهای دارای روزنه‌های ریز، در محیط تاریک قرار داده شد. ریشه‌ها طی ۳-۶ روز دو تا سه مرتبه بریده شدند. جوانه‌ها نیز قبل از سبز شدن بریده شد و تا زمان آزمایش در فریزر نگهداری شدند.

استخراج عصاره جو: ریشه یا جوانه با یک حجم آب سرد حاوی فنیل متیل سولفونیل فلوراید (PMSF) یک میلی مولار در مخلوط کن همگون شد. عصاره از سه لایه صافی پارچه‌ای عبور داده شد. محلول حاصل ۳۰ دقیقه در $10000 \times g$ در دمای ۴ درجه سانتی گراد سانتریفوژ گردید و مایع رویی آن جدا و رسوب دور ریخته شد.

تفکیک بخش آنژیمی با کمک سولفات آمونیوم و حرارت: به مایع رویی حاصل از سانتریفوژ، سولفات آمونیوم تا غلظت نهایی ۷۰ درصد اضافه گردید. عصاره ۳۰ دقیقه در $10000 \times g$ در دمای ۴ درجه سانتریفوژ شد.

مقدمه

آنژیم آگزالات اکسیداز با نام اختصاری $oxo\text{-EC.}1,2,3,4$ (EC.1,2,3,4) از پروتئین‌های فاز حاد در گیاهان است که در حضور اکسیژن مولکولی، آگزالات را به آب اکسیژنه و دی اکسید کربن تبدیل می‌نماید (۲). بسیاری از قارچ‌ها پس از آلوده کردن گیاه، آگزالات را به عنوان ماده سمی تولید می‌کنند. گیاه نیز در پاسخ با استفاده از این آنژیم، آگزالات را تجزیه می‌کند و از محصولات عمل، به ترتیب در چرخه کربن و تولید ماده ضدقارچی استفاده می‌کند (۴-۶). آنژیم آگزالات اکسیداز تاکنون از گیاهان مختلفی از جمله گندم، جو، برنج، ذرت، چغندر قند و علف تلخه جدا و شناسایی شده است. تفاوت انواع ایزو آنژیم‌های این آنژیم در گیاهان مختلف در تعداد اسیدهای آمینه، شرایط واکنش، ساختمان کلی آنژیم و تعداد زیر واحدهای آن می‌باشد (۵-۶).

آنژیم آگزالات اکسیداز استفاده‌های متنوع و متعددی در صنایع غذایی، کشاورزی، دامی و پزشکی دارد (۶-۷). از موارد استفاده این آنژیم در پزشکی، اندازه‌گیری دقیق و کمی سطح سرمی و ادراری آگزالات در بیماران آگزالmia و بیماران مبتلا به سنگ‌های ادراری می‌باشد (۱۴-۱۶). افزون بر این بحث درمان سنگ‌های کلیوی (۱۷) و هیپرآگزالmia اولیه با این آنژیم یا زن آن، از مباحث جالب توجهی است که در سال‌های اخیر مورد توجه بسیاری قرار گرفته است (۱۸-۱۹). موارد استفاده متعدد آنژیم آگزالات اکسیداز در صنایع مختلف و استفاده از آن در طراحی کیت اندازه‌گیری آگزالات سرم و ادرار، اهمیت تخلیص و تعیین خصوصیات آن را به‌وضوح روشن می‌سازد. در مطالعه حاضر هدف بر آنست که آنژیم با روشی نسبتاً ساده و کم‌هزینه تخلیص www.SID.ir

سانتریفیوژ جدا و در مقابل آب مقطر یا بافرهای مورد نظر دیالیز گردید.

اندازه‌گیری فعالیت آنزیم: اندازه‌گیری فعالیت آنزیم اگزالت اکسیداز بر اساس روش Laker و همکاران (۲۰) با کمی تغییرات انجام گرفت. برای بررسی فعالیت آنزیم میزان پراکسید هیدروژن تولیدشده در واکنش را که باعث تغییر رنگ ماده $^{3-}$ -متیل، او $^{2+}$ بنزوتیازولینون هیدرازون (MBTH) در حضور آنزیم پراکسیداز می‌گردد، اندازه‌گیری شد. محلول واکنش شامل بافر سوکسینات 0.003 M MBTH 50 میلی مولار با $\text{pH} 3/8$ معادل 0.13 DMA درصد، پراکسیداز $0/013\text{ میلی لیتر}$ دارند، دی‌متیل آنیلین (DMA) $0/013\text{ درصد}$ ، پراکسیداز $2\text{ واحد در میلی لیتر}$ ، اگزالت پتاسیم $0/25\text{ میلی مولار}$ و $0/1\text{ میلی لیتر}$ نمونه آنزیمی در حجم $2/2\text{ میلی لیتر}$ بود. پس از گذشت $10\text{ دقیقه در دمای }37^\circ\text{C}$ درجه سانتی‌گراد با افزودن یک میلی لیتر محلول متوقف‌کننده (اسید سولفوریک 5 درصد) واکنش، متوقف و جذب آن در طول موج 590 نانومتر اندازه‌گیری شد.

اندازه‌گیری غلظت پروتئین: اندازه‌گیری غلظت پروتئین براساس روش برادفورد (۲۱) انجام گرفت. استاندارد مورد استفاده شامل محلول سرم آلبومین گاوی با غلظت‌های $20, 40, 60, 80$ و $100\text{ میکروگرم در }100\text{ میکرولیتر}$ بافر بود.

الکتروفورز در ژل پلی‌اکریل آمید در حضور سدیم دودسیل سولفات (*SDS-PAGE*): این آزمون به دو شکل احیایی و غیراحیایی بر اساس روش لاملی (۲۲) در ژل جداکننده 10 درصد انجام گرفت. یک بافر نمونه ($5\times$) به چهار حجم نمونه اضافه شد و پس از قراردادن آن به مدت $5\text{ دقیقه در ظرف آب جوش، }15^\circ\text{C}$ میکرولیتر از هر نمونه درون چاهک‌ها ریخته شد.

رسوب حاصله در حجم کمی بافر فسفات $0/05\text{ مولار}$ با $7/2\text{ pH}$ حل و یک شب در مقابل این بافر دیالیز گردید. محلول دیالیز شده به مدت $3\text{ دقیقه در حمام آب }25^\circ\text{C}$ در دمای 80°C درجه قرار داده شد. سپس در ظرف یخ به سرعت سرد گردید. محلول به مدت $30\text{ دقیقه در }4^\circ\text{C}$ در دمای 4°C درجه سانتی‌گراد سانتریفیوژ و مایع رویی برای مراحل بعد نگهداری گردید.

کروماتوگرافی تعویض یون: مراحل نهایی تخلیص شامل کروماتوگرافی تعویض یون در دو ستون دی‌اتیل آمینواتیل سلوژ (واتمن) و دی‌اتیل آمینواتیل سفارز (فارماسیا) بود. ستون شیشه‌ای به ارتفاع 25 cm و قطر داخلی 2 سانتی‌متر با رزین دی‌اتیل آمینواتیل سلوژ پر گردید و با حجم زیادی از بافر فسفات $0/05\text{ مولار}$ با $\text{pH }7/2$ شسته شد تا به تعادل رسید. نمونه پروتئین با غلظت $15-10\text{ میلی‌گرم در میلی‌لیتر}$ وارد ستون گردید. سپس جریان بافر با سرعت $25\text{ میلی‌لیتر در ساعت}$ بر ستون برقرار گردید. پس از رسیدن جذب خروجی به نزدیک صفر (در طول موج 280 نانومتر) بافر فسفات حاوی شیب خطی تا یک مولار کلریدسدیم در بافر به ستون وارد شد. لوله‌های حاوی آنزیم محلوط گردید و در مقابل بافر فسفات $0/005\text{ مولار}$ با $\text{pH }7/2$ دیالیز گردید. سپس به ستون تعویض یون دوم (ستون دی‌اتیل آمینواتیل سفارز) که با همان بافر به تعادل رسیده بود، وارد گردید. پس از رسیدن جذب مایع خروجی ستون به نزدیک صفر، شیب غلظت $5-0/005\text{ مولار}$ بافر فسفات با $\text{pH }7/2$ برابر $0/05-0/005\text{ مولار}$ بر ستون اعمال گردید. لوله‌های حاوی آنزیم محلوط و محتوای آن‌ها با سولفات آمونیوم در غلظت نهایی $70\text{ میکروگرم در ۱ میلی‌لیتر}$ درصد رسوب داده شد. رسوب به دست آمده با

کروماتوفوکوسینگ: کروماتوفوکوسینگ در تعویض کننده پلی بافر ۹۴ و پلی بافر ۷۴ انجام گرفت. ابتدا حجم کافی از ژل در بافر ایمیدازول ۲۵ میلی مولار با pH برابر ۷/۴ شسته شد و در ستونی به ارتفاع و قطر به ترتیب ۱۵ و ۱ سانتی متر ریخته شد. ستون با حجم کافی از بافر ایمیدازول شسته شد تا به تعادل بافری رسید. نمونه پروتئین که یک شب در مقابل بافر ایمیدازول دیالیز شده بود، وارد ستون گردید. سپس جریان پلی بافر ۷۴ که محلول استوک آن ۹ بار با آب مقطر ریقی شده و pH آن ۴ بود، با سرعت ۲۵ میلی لیتر در ساعت بر ستون وارد گردید. خروجی ستون بادستگاه جمع کننده فراکسیون جمع آوری گردید و محتوای لوله ها از نظر pH، میزان پروتئین و فعالیت اختصاصی با روش های مربوطه بررسی شد.

اثر اوره و دترجنت ها بر آنزیم: برای این کار، ابتدا آنزیم در حضور اوره با غلظت های ۲،۴،۶ یا ۸ مولار و دترجنت های تریتون X-100، توین بیست، چپس و زویترجنت ۳-۱۴ با غلظت های به ترتیب ۱، ۰/۵ و ۰/۵ درصد برای مدت ۲ ساعت در دمای اتاق قرار گرفت. سپس فعالیت هر لوله آزمون نسبت به لوله کنترل با روش Laker و همکاران که در بخش های قبلی توضیح داده شد، اندازه گیری گردید.

یافته ها

الگوی SDS-PAGE عصاره ریشه جو در شکل ۱-الف آمده است. این الگو شامل دهها باند پروتئینی کم مقدار است. باند مربوط به موقعیت آنزیم اگزالات اکسیداز نیز درصد ناچیزی را به خود اختصاص می دهد. الگوی الکتروفورزی آنزیم خالص شده در قسمت های ب و ج شکل ۱ به ترتیب در شرایط احیایی و غیر احیایی آمده

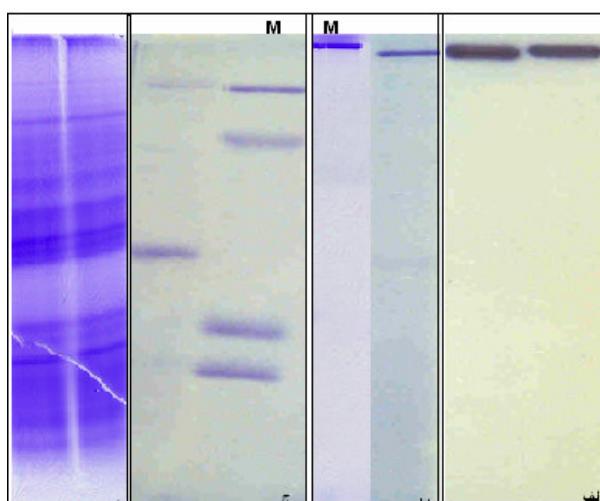
الکتروفورز با ولتاژ ثابت ۱۵۰ ولت تا رسیدن رنگ نشانگر به انتهای ژل انجام گرفت. پس از الکتروفورز، رنگ آمیزی ژل با کوماسی آبی انجام گرفت (۲۳). بررسی فعالیت اختصاصی آنزیم در ژل: در حالاتی که لازم بود موقعیت آنزیم به طور اختصاصی در ژل مشخص گردد، SDS-PAGE در شرایط غیر احیایی انجام گرفت و نمونه آنزیم نیز تحت تأثیر حرارت قرار داده نشد. در این حالت، پس از انجام الکتروفورز، ژل در بافر تریس ۵۰ میلی مولار با pH معادل ۷/۵ حاوی اتانول ۰ درصد به مدت یک ساعت قرار داده شد. حجم مورد نیاز از محلول رنگ آمیزی (شامل بافر سوکسینات ۰/۰۰۳ MBTH ۳/۸ حاوی ۵۰ میلی مولار با pH برابر ۰/۰۱۳ DMA) درصد، دی متیل آنیلین (DMA) ۰/۰۱۳ درصد، پراکسیداز ۲ واحد در میلی لیتر و اگزالات پتاسیم ۰/۲۵ میلی مولار) به سطح ژل افزوده شد. پس از ظاهر شدن باند آنزیم، ژل در آب مقطر شسته شد و از آن تصویر تهیه گردید.

ایزو الکتریک فوکوسینگ (IEF): ایزو الکتریک فوکوسینگ به روش آبگیری مجدد ژل در آمفولین ۳-۹ (فارماسیا) بر اساس روش Allen و Budowle با بعضی تغییرات انجام گرفت (۲۴). پس از قراردادن ژل روی دستگاه، پیش فوکوسینگ به مدت ۲۰ دقیقه در ۷۰۰ ولت انجام گرفت. سپس ۱۰ تا ۱۵ میکرولیتر از هر نمونه روی کاغذهای مخصوص نمونه گذاری قرار داده شد. مرحله نفوذ پذیری به مدت یک ساعت در شب و لتاژ ۵۰۰-۰/۰ ولت، مرحله جدا سازی در ولتاژ ثابت ۲۵۰۰ ولت به مدت شش ساعت و مرحله نازک شدن باندها نیز در ولتاژ ثابت ۳۰۰۰ ولت به مدت ۱۵ دقیقه انجام گرفت. پس ژل برای رنگ آمیزی غیر اختصاصی یا رنگ آمیزی اختصاصی به محلول های مربوطه منتقل گردید.

صورت اختصاصی رنگ آمیزی گردید. نتیجه این آزمون نشان داد که پروتئین خالص شده موقعیت ۱۲۰-۱۱۵ کیلو Dalton فعالیت اگزالات اکسیدازی دارد (شکل ۱-د). نتایج ایزووالکتریک فوکوسینگ عصاره ریشه جو و بخش های آنزیمی نشان داد که دو باند پروتئینی متفاوت از نظر pI با فعالیت اگزالات اکسیدازی دیده می شود. نقطه ایزووالکتریک باند دارای فعالیت بیشتر در محدوده $6/6-6/8$ تخمین زده شد. pI باند با فعالیت کمتر اگزالات اکسیداز حدود ۶ تخمین زده شد. روش دیگر که برای تعیین pI به کار رفت، کروماتوفوکوسینگ در دامنه $pH\ 4$ الى 7 بود. شکل ۲ کروماتوگرام لوله های با فعالیت اگزالات اکسیداز را در این روش نمایش می دهد. نتایج این آزمون نشان داد که دو بخش با pI متفاوت دارای فعالیت اگزالات اکسیدازی هستند. این دو بخش که از نظر فعالیت تفاوت قابل توجهی داشتند، به ترتیب دارای pI معادل $6/2$ و $6/8$ بودند. بخش با pI بالاتر، فعالیت آنزیمی بیشتری از خود نشان داد.

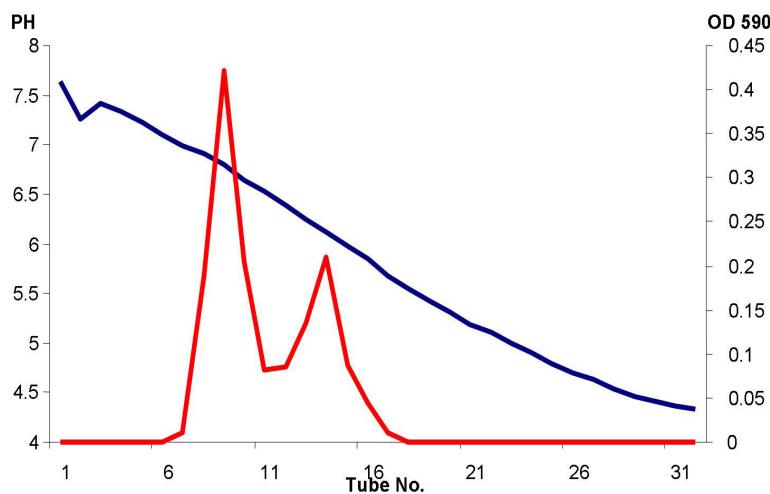
است. همان گونه که این نتایج نشان می دهد، وزن آنزیم در شرایط احیایی در محدوده $25-26$ و در شرایط غیر احیایی در محدوده $115-120$ کیلو Dalton تخمین زده شده است. در الگوی الکتروفورز احیایی یک باند پروتئینی ضعیف نیز در موقعیت وزنی $25-26$ کیلو Dalton (معادل وزن آنزیم تک واحدی) دیده می شود. در شرایط احیایی برای تخمین وزن مولکولی آنزیم تک واحدی از چهار پروتئین استاندارد شامل آلبومین سرم گاو، اوآلبومن، بتا لاکتوگلوبولین و آلفا لاکتالبومن به ترتیب با اوزان $67, 45, 18$ و $14/4$ کیلو Dalton استفاده شد. در مقابل، در شرایط غیر احیایی برای تخمین وزن مولکولی آنزیم فقط از IgG انسانی با وزن 150 کیلو Dalton استفاده شد که به دلیل محدودیت در دسترسی به پروتئین های استاندارد با وزن مولکولی بالا بود.

همان گونه که در بخش مواد و روش ها اشاره شد، برای تأیید پروتئین خالص شده به عنوان آنزیم اگزالات اکسیداز، بخشی از ژل SDS-PAGE غیر احیایی به



شکل ۱- (د) الگوی SDS-PAGE عصاره ریشه جو در شرایط احیایی (ج) و (ب) الگوی SDS-PAGE آنزیم خالص شده به ترتیب در شرایط

احیایی و غیر احیایی. ستون های M مربوط به مارکرها وزنی است (الف) الگوی SDS-PAGE غیر احیایی آنزیم با رنگ آمیزی اختصاصی



شکل ۲- کروماتوفوکوسینگ فراکسیون غنی از آنزیم آگزالات اکسیداز در تعویض کننده پلی بافر ۴ pH تا ۷

چندین ساعت فعالیت خود را به طور کامل و حتی در غلظت ۸ مولار اوره برای مدت یک ساعت، تا ۳۰ درصد فعالیت خود را حفظ می نماید.

بحث

روش آنزیمی با استفاده از آگزالات اکسیداز، در حال حاضر دقیق‌ترین روش برای اندازه‌گیری آگزالات در پلاسمما و ادرار است (۱۶). به علاوه این آنزیم می‌تواند در درمان سنگ‌های کلیوی (۱۷) و هپرآگزالمیای اولیه (۱۸) و (۱۹) مورد استفاده قرار گیرد. این موضوع اهمیت استخراج و تخلیص آن را از منابع مناسب روشن می‌سازد. در مطالعه حاضر با توجه به سادگی کشت و بالابودن فعالیت مخصوص آنزیم آگزالات اکسیداز، از ریشه جو به عنوان منبع گیاهی تخلیص آنزیم استفاده شد. نتایج نشان داد که این آنزیم با درجه خلوص بالا (شکل ۱) بیش از ۶۲۸ بار از عصاره ریشه جو خالص شده است. محصول خالص شده در SDS-PAGE احیایی وزنی معادل ۲۵-۲۶ کیلودالتون (قسمت ب شکل ۱) و در SDS-PAGE غیراحیایی وزنی معادل ۱۱۵-۱۲۰ کیلودالتون (قسمت ج

آنزیم آگزالات اکسیداز خالص پس از قرارگرفتن در دمای ۸۰ درجه سانتی‌گراد به مدت ۵ دقیقه تا ۵۰ درصد فعالیت خود را از دست داد. حرارت ۶۰ درجه سانتی‌گراد به مدت ۱۰ دقیقه کمتر از ۲۰ درصد فعالیت آنزیم را کاهش داد. اثر غلظت‌های مختلف سوبسترانی آگزالات پتاسیم در فعالیت آنزیم نشان داد که حداقل فعالیت آنزیم در محدوده ۰/۲۵ تا یک میلی‌مولار آگزالات پتاسیم دیده می‌شود و فعالیت آنزیم در غلظت‌های بالاتر و پایین‌تر از محدوده فوق کاهش می‌یابد.

اثر دترجنت‌ها در فعالیت آنزیم آگزالات اکسیداز نشان داد که دترجنت‌های غیرقطبی تریتون ۱۰۰-x و توین بیست و دترجنت‌های زویتریونی چپس و زویترجنت ۳-۱۴ در دمای اتاق تأثیر محسوسی در فعالیت آنزیم ندارد. در حالتی که محلول آنزیم و دترجنت‌های فوق دقایقی در آب جوش یا دمای ۸۰ درجه سانتی‌گراد قرار داده شد، فعالیت آنزیم متوقف گردید. افزون بر این نتایج تأثیر غلظت‌های مختلف اوره در آنزیم نشان داد که آگزالات اکسیداز در حضور غلظت ۲ مولار اوره برای

بخش کمتری از فعالیت اگزالات اکسیدازی را به خود اختصاص می‌دهد و نقطه ایزوالکتریک آن معادل ۶-۶/۲ تخمین زده می‌شود، ظاهراً گزارشی در دست نیست. استفاده از روش کروماتوفوکوسینگ برای یافتن این ایزوآنزیم‌ها در حالت طبیعی و مقایسه نتایج آن با روش ایزوالکتریک فوکوسینگ در مطالعه دیگر دیده نمی‌شود. در این مطالعه همچنین معلوم گردید که آنزیم اگزالات اکسیداز مقاومت قابل توجهی در برابر اوره و انواعی از دترجنت‌های غیرقطبی و زویتریونی دارد. Zhang و همکاران (۳۰) نیز نشان دادند که اگزالات اکسیداز جو مقاومت خوبی در مقابل سدیم دودسیل سولفات و اتانول دارد. به همین خاطر آنزیم می‌تواند شرایط بافر نمونه SDS-PAGE غیراحیایی در حرارت‌های پایین‌تر از ۸۰ درجه سانتی‌گراد را تحمل نماید و رنگ‌آمیزی اختصاصی آن در ژل امکان‌پذیر است. وجود چنین خصوصیاتی از مزیت‌های قابل توجه برای استخراج و کاربرد این آنزیم در صنعت و پزشکی است. امروزه شرکت‌های سازنده کیت‌های سنجش اگزالات، روش‌های مختلفی با استفاده از آنزیم اگزالات اکسیداز جو برای انجام این کار طراحی نموده‌اند یا در حال طراحی آن هستند (۳۱-۳۵و۱۹). این آنزیم به صورت نیمه‌خالص توسط شرکت‌های تجاری همچون شرکت سیگما باهزینه قابل توجه به فروش می‌رسد. بالاطلاعاتی که از پژوهش حاضر در خصوص تخلیص و تعیین خصوصیات این آنزیم از ریشه جو به دست آمده، امکان تخلیص آن در مقیاس کم یا زیاد فراهم شده است. در ادامه پژوهش سعی بر آن است تا شکل خالص شده آنزیم به همراه آنزیم پراکسیداز که قبلًا تخلیص شده است (۳۶)، در طراحی کیت اندازه‌گیری اگزالات ادرار مورد استفاده قرار گیرد.

شكل ۱) داشت. اگرچه وزن واحدهای آنزیمی در این مطالعه، با سایر مطالعات هم خوانی دارند، ولی وزن تخمین‌زده شده برای آنزیم کامل با نتایج بعضی مطالعات مشابه و بعضی دیگر متفاوت است (۲۷-۲۵). بدین لحاظ به نظر می‌رسد آنزیم خالص ساختمانی ۵ واحدی دارد. باید توجه داشت که در SDS-PAGE با تعیین وزن زیرواحدها و پروتئین کامل، در بسیاری از حالات نمی‌توان به تعداد زیرواحدها پی برد. این موضوع از دلایل عدمه گزارش‌های متفاوت مبنی بر ۵ یا ۶ واحدی بودن آنزیم اگزالات اکسیداز است.

در بررسی فعالیت آنزیم در ژل مشخص گردید که شکل تک واحدی آنزیم هیچ‌گونه فعالیتی ندارد. این نتایج نشان داد که برهم‌خوردن ساختمان چهارم و شکستن پیوندی دی‌سولفیدی که در طول SDS-PAGE رخ می‌دهد، به جداشدن زیرواحدها و متوقف شدن فعالیت آنزیم می‌انجامد. Clonis و Kotsira (۲۸) نشان داده‌اند که آنزیم اگزالات اکسیداز ریشه جو ۸۳ درصد فعالیت خود را پس از ۵ دقیقه در محلول یک میلی‌مولار مرکاپتواتانول از دست می‌دهد. آن‌ها معتقد‌اند که ساختمان چهارم و فعالیت آنزیم وابسته به پیوندهای دی‌سولفیدی بین اسیدهای آمینه سیستئین است. این پیوندها در طول SDS-PAGE شکسته می‌شوند.

در این تحقیق مشخص گردید که در ریشه جو حداقل دو ایزوآنزیم اگزالات اکسیداز وجود دارد. یکی از این دو آنزیم که دارای نقطه ایزوالکتریک ۶/۸ است، از نظر غلظت و فعالیت، میزان بیشتری را به خود اختصاص می‌دهد. Bornemann و Requena در سال ۱۹۹۹ نقطه ایزوالکتریک اگزالات اکسیداز جو را معادل ۷/۹ گزارش نمودند (۲۹). در مورد ایزوآنزیم دیگر که

آنژیم در برابر انواعی از عوامل واسرسته کننده تعیین شد.

در مطالعات بعدی بر آن است که شکل خالص آنژیم در طراحی کیت اندازه گیری اگزالات مورد استفاده قرار گیرد.

نتیجه گیری:

در مطالعه حاضر روشهای نسبتاً ساده برای تخلیص آنژیم اگزالات اکسیداز از جوانه جو طراحی گردید و مقاومت

منابع

1. Dunwell J, Cupins M. A new superfamily of functionally diverse proteins that include germins and plant storage proteins. *Biotechnol Genet Eng Rev* 1998; 15:1-32.
2. Dunwell JM, Khuri S, Gane PJ. Microbial relatives of the seed storage proteins of higher plants: conservation of structure and diversification of function during evolution of the cupin superfamily. *Microbiol Molecul Biol Reviews* 2000; 64:153-79.
3. Dumas B, Freyssinet G, Pallett KE. Tissue specific expression of germin-like oxalate oxidase during development and fungal infection of barley seedlings. *Plant Physiol* 1995; 107:1091-96.
4. Christensen AB, Cho BH, Næsby M, Gregersen PL, Brandt J, Madriz-Ordeñana K, et al. The molecular characterization of two barley proteins establishes the novel PR-17 family of pathogenesis-related proteins. *Molecular Plant Pathology*, 2002, 3(3): 135-144.
5. Oxalate oxidase. Available at: <http://www.Swiss-port.com> .
6. Oxalate oxidase. Available at: <http://www.TrEMBL.com> .
7. Zaitsev GM, Tsitko IV, Rainey FA, Trotsenko YA, Uotila JS, Stackebrandt E, et al. New aerobic ammonium-dependent obligately oxalotrophic bacteria: description of *Ammoniphilus oxalaticus* gen. nov., sp. nov. and *Ammoniphilus oxalivorans* gen. nov., sp. nov. *Int J Syst Bacteriol* 1998; 48:151-163.
8. Hiatt W R, March JB. Oxalic acid removal in beer production. U.S. Patent 1987; 4: 652, 452.
9. Haas GJ, Fleischman AI. The rapid enzymatic determination of oxalate in wort and beer. *J Agric Food Chem* 1961; 9:451-452.
10. Purdy LH. Sclerotinia sclerotiorum: History, diseases and symptomology, host range, geographic distribution, and impact. *Phytopathology* 1979; 69:875-880.
11. Thompson C, Dunwell JM, Johnstone CE, Lay V, Ray J, Watson H, et al. Introduction of genes for oxalate degrading enzymes into plants as a potential means of providing tolerance to Sclerotinia. *IOBC Wprs Bull*. 1995; 18:34-38.

12. Thompson C, Dunwell JM, Johnstone CE, Lay V, Ray J, Schmitt M, et al. Degradation of oxalic acid by transgenic oilseed rape plants expressing oxalate oxidase. *Euphytica* 1995; 85:169-172.
13. Kyriazakis I, Anderson DH, Duncan AJ. Conditioned flavor aversions in sheep: the relationship between the dose rate of a secondary plant compound and the acquisition and persistence of aversions. *Br J Nutr* 1998; 79:55-62.
14. Hesse A, Bongartz D, Heynck H, Berg W. Measurement of urinary oxalic acid: a comparison of five methods. *Clin Biochem* 1996; 29:467-472.
15. Honow R, Bongartz D, Hesse A. An improved HPLC-enzyme-reactor method for the determination of oxalic acid in complex matrices. *Clin Chem Acta* 1997; 261:131-139.
16. Ruml LA, Pearle MS, Pak CY. Medical therapy: calcium oxalate urolithiasis. *Urol Clin North Am* 1997; 24:117-133.
17. Raghavan KG, Tarachand U. Degradation of oxalate in rats implanted with immobilized oxalate oxidase. *FEBS Lett* 1998; 195:101-105.
18. Kemper MJ, Nolkemper D, Rogiers X, Timmermann K, Sturm E, Malago M, et al. Peremptive liver transplantation in primary hyperoxaluria type I: timing and preliminary results. *J Nephrol* 1998; 11:46-48.
19. Skinner E, Waterson M. Improvement of a standard MIRA method for urinary oxalate by elimination of reagent carry-over. *Annal Clin Biochem* 2001; 38: 54-56
20. Laker MF, Hofmann AF, Meeuse JD. Spectrophotometric determination of oxalate with oxalate oxidase prepared from moss. *Clin Chem* 1980; 26(7): 827-830.
21. Bradford MM. A rapid and sensitive method for the quantitation of microgram quantities of protein utilizing the principle of protein-dye binding. *Anal Biochem* 1976; 72:248-254.
22. Lammelmi UK. Cleavage of structural proteins during the assembly of the head of bacteriophage T4. *Nature* 1970; 227: 680-685.
- ۲۳ - مصطفایی علی. راهنمای نظری و عملی الکتروفورز پروتئین در ژل. چاپ دوم، تهران: انتشارات یادآوران، سال ۱۳۸۲، صفحات ۳۵-۶۰.
24. Allen RC, Budowle B, Lack PM, Graves G. Electrophoresis. 1st ed. Wenheim: VCH ; 1986, PP. 462-473.
25. Chiriboga J. Some properties of an oxalic oxidase purified from barley seedlings. *Biochem Biophys Res Comun* 1963; 11(4): 277-282.
26. Chiriboga J. Purification and properties of oxalic oxidase. *Arch Biochem Biophys* 1966; 116: 516 -523.

27. Svensson H. Isoelectric fractionation, analysis, and characterisation of ampholytes in natural pH gradients: I- The differential equation of solute concentrations at a steady state and its solution for simple cases. *Acta Chem Scand* 1961; 15:325-341.
28. Kotsira VP, Clonis YD. Oxalate oxidase from barley roots: purification to homogeneity and study of some molecular, catalytic, and binding properties. *Arch Biochem Biophys* 1997; 340:239-249.
29. Requena L, Bornemann S. Barley (*Hordeum vulgare*) oxalate oxidase is a manganese-containing enzyme. *Biochem J* 1999; 343:185-190.
30. Zhang,Z, Collinge DB, Thordahl-Christensen H. Germin-like oxalate oxidase, an H_2O_2 -producing enzyme accumulates in barley attacked by the powdery mildew fungus. *Plant J* 1995; 8:139-145.
31. Tsukagoshi K, Kimura T, Fuji T, Nakajima R. Improvement of capillary electrophoresis- chemiluminescence detection system for using a polyacrylamide-coated capillary. *Anal Sci*, 2001; 17(2): 345-347.
32. Milardovic S, Grabaric Z, Grabaric B.S. Sensitive amperometric oxalate biosensor for food analysis. *Food Technol Biotechnol* 2000; 38:203-210.
33. Pundir CS, Kuchhal NK, Bhargava AK. Determination of urinary oxalate with oxalate oxidase and peroxidase immobilized on to glass beads. *Biotechnol Appl Biochem* 1998; 27:103-107.
34. Langman LJ, Allen LC. An enzymatic method for oxalate automated using the Hitachi 911 analyzer. *Clin Biochem* 1998; 31:429-432.
35. Gaulier JM, Lardet G, Cochat P, Vallon JJ. A serum oxalate assay using chemiluminescence's detection. *J Neph* 1998; 11(S1): 73-74.

۳۶- مصطفایی علی، راهی حمید و ناصری منصور. خالص‌سازی پراکسیداز از ترب سیاه. *فصلنامه علمی پژوهشی بهبود*.

سال ۱۳۷۹، جلد ۴، صفحات ۸-۱۶