

## اثر برخی از دترجنت‌ها و عوامل پایدارکننده بر فعالیت آنزیم فسفاتیدات فسفوهیدرولاز غشایی (PAP<sub>2</sub>) کبد موش صحرایی

اسفندیار حیدریان<sup>۱\*</sup>; بهرام حقیقی<sup>۲</sup>; عصمت جعفری دهکردی<sup>۳</sup>

چکیده

**زمینه:** آنزیم فسفاتیدات فسفوهیدرولاز (PAP) تبدیل اسید فسفاتیدیک به دی‌آسیل گلیسرول و فسفات معلنی (Pi) را کاتالیز می‌کند. دو فرم مختلف از آنزیم PAP در سلول‌های کبدی موش صحرایی گزارش شده است، یکی PAP<sub>1</sub> که در متابولیسم فسفولیپیدها و گلیسرولیپیدها دخالت دارد و شکل دیگر PAP<sub>2</sub> که در پدیاهه Signal transduction نقش دارد. متعاقباً اثبات شد PAP<sub>2</sub> دارای دو اینوفرم PAP<sub>2a</sub> و PAP<sub>2b</sub> می‌باشد. هدف از این مطالعه بررسی اثر عوامل دترجنتی توئین<sup>۱۰</sup>، لوبرول PX، CTAB و غیردترجنتی سوکروز، تره‌هالوز و آلبومین بر پایداری و فعالیت PAP<sub>2b</sub> می‌باشد.

**روش‌ها:** تعداد ۱۴ سر موش‌های صحرایی نرا از نژاد Wistar و در محدوده وزنی ۲۵۰-۲۰۰ گرمی مورد استفاده قرار گرفت. PAP<sub>2b</sub> از خشاء سلول‌های کبدی موش صحرایی با استفاده از n-اکتیل گلوکوزید محلول‌سازی و طی چندین مرحله کروماتوگرافی تخلیص گردید. SDS پائی اکریل آمید زل الکتروفورز برای تعیین درجه خلوص، تعداد و وزن زیرواحدهای آنزیمی در زل ۱۰ درصد به صورت نایپوسته انجام گرفت. اثر سوکروز، تره‌هالوز و آلبومین بر فعالیت PAP<sub>2b</sub> در غلاظت‌های مختلف بررسی شد.

**یافته‌ها:** PAP<sub>2b</sub> تخلیص شده، فعالیت ویژه‌ای معادل ۷۳۵۰ mU/mg protein داشت. الکتروفورز PAP<sub>2b</sub> تخلیص شده در حضور یک نوار با وزن مولکولی ۳۳/۸ کیلو دالتون نشان داد. فعالیت آنزیم PAP<sub>2b</sub> با لوبرول PX و توئین ۱۰ در غلاظت ۳ mM تقریباً ۳ برابر تحریک گردید و با CTAB در غلاظت ۱-۴ mM ۱ برابر تحریک شد. تره‌هالوز، سوکروز و آلبومین به ترتیب در غلاظت‌های ۳، ۷ و ۱۰ درصد در محیط سنجش بیشترین اثر پایدارکننده‌گی را برای آنزیم داشتند.

**نتیجه‌گیری:** دترجنت‌های توئین<sup>۱۰</sup>، لوبرول PX و CTAB نیز قادر به تحریک فعالیت آنزیم PAP<sub>2b</sub> هستند. در صورت نیاز به پایدار نمودن آنزیم PAP<sub>2b</sub> به وسیله عوامل غیردترجنتی، استفاده از تره‌هالوز بهتر از سوکروز و آلبومین است. دترجنت غیریونی لوبرول PX نسبت به سایر دترجنت‌های یونی و غیر یونی توانایی بیشتری در فعال‌سازی آنزیم PAP<sub>2b</sub> نشان می‌دهد.

**کلیدواژه‌ها:** فسفاتیدات فسفوهیدرولاز غشایی، دترجنت، سوکروز، تره‌هالوز، آلبومین

«دریافت: ۱۳۸۷/۳/۲۰ پذیرش: ۱۳۸۸/۳/۱۲»

۱. گروه بیوشیمی دانشکده پزشکی، دانشگاه علوم پزشکی ایلام

۲. گروه بیوشیمی، دانشکده پزشکی، دانشگاه علوم پزشکی اصفهان

۳. گروه بهداشت، دانشگاه علوم پزشکی شهرکرد، مرکز بهداشت شهرستان شهرکرد

\* عهده‌دار مکاتبات: ایلام، دانشگاه علوم پزشکی ایلام، دانشکده پزشکی، تلفن: ۰۹۱۳۳۱۴۵۲۲۹

## مقدمه

تحریک شده به دی‌آسیل گلیسرول تبدیل می‌شود و این عمل موجب تأخیر در فعال شدن پروتئین کیناز C از مسیر فسفولیپاز D در مقایسه با مسیر فسفولیپاز C است (۱۱-۱۳). متعاقباً اثبات شد  $PAP_2$  دارای دو ایزوفرم  $PAP_{2a}$  و  $PAP_{2b}$  می‌باشد که از لحاظ میزان اسیدسیالیک با یکدیگر متفاوت هستند (۲). علاوه بر این از لحاظ مقدار  $PAP_{2a}$  تقریباً ۳۰ درصد و مابقی را  $PAP_{2b}$  در غشاء تشکیل می‌دهد (۱۴). مطالعات انجام گرفته در روی  $PAP_{2b}$  نشان داده است که یون‌های  $Ca^{2+}$ ,  $Mn^{2+}$  و  $Co^{2+}$  دارای تأثیرات مهاری بر فعالیت آنزیم هستند و علاوه بر این آمن‌های آمفی‌فیلیک مانند پروپرانولول، کلروپرومazine، اسفنگوکوزین و دسی‌پرامین نیز موجب مهار  $PAP_{2b}$  می‌گردند (۱۴ و ۱۵).  $PAP_{2a}$  تاکنون به صورت یک پروتئین همگن خالص‌سازی نشده است و بر روی  $PAP_{2b}$  نیز به رغم تخلیص آن مطالعات محدودی صورت گرفته است (۱۵). در رابطه با اثر برخی از دترجنت‌ها بر فعالیت آنزیم  $PAP_2$  تحقیقاتی صورت گرفته است ولی اشاره‌ای به مکانیسم اثر دترجنت بر فعال‌سازی آنزیم نشده است (۱۴ و ۱۵). همچنین اثر عوامل پایدارکننده غیردترجتی نیز تاکنون بر روی  $PAP_{2b}$  بررسی نشده است.

با توجه به اهمیت آنزیم  $PAP_2$  در انتقال پیام سلولی، یافتن عوامل پایدارکننده یا فعال‌کننده آنزیم تخلیص شده می‌تواند گام مؤثری در مطالعات بعدی پیرامون ساختمان، مکانیسم عمل و شناسایی اسید آمینه یا اسیدهای آمینه درگیر در مکان فعال آنزیم داشته باشد. لذا در این مطالعه اثر دترجنت‌های غیریونی لوبرول  $PX$ ، توئین ۸۰ و  $CTAB^2$  بر فعالیت آنزیم  $PAP_{2b}$  و اثر عوامل غیردترجتی سوکروز، ترهالوز و آلبومین بر پایداری آنزیم

آنزیم فسفاتیدات فسفوهیدرولاز<sup>۱</sup> ( $PAP$ : EC 3.1.3.4) برای اولین بار توسط اسمیت و همکارانش در کبد موش صحرائی شناسایی شد (۱) ولی بعداً مشخص شد در بسیاری از بافت‌های بدن وجود دارد (۲). این آنزیم تبدیل اسیدفسفاتیدیک به دی‌آسیل گلیسرول و ارتوفسفات را کاتالیز می‌کند (۱ و ۳). دی‌آسیل گلیسرول حاصل از این واکنش می‌تواند آنزیمی به عنوان پیش‌ساز بیوستز تری‌گلیسرید و نقش ذخیره انرژی برای موجود را اعمال کند. علاوه بر این، تنظیم ذخیره تری‌گلیسرید در بیماری‌های انسانی حائز اهمیت است، زیرا که افزایش و یا کمبود ذخیره تری‌گلیسریدی توازن با دیس‌لیپیدمی، مقاومت به انسولین و دیابت است (۴ و ۵). آنزیم فسفاتیدات فسفوهیدرولاز ( $PAP$ ) دارای دو شکل می‌باشد که عبارتند از شکل سیتوزولی ( $PAP_1$ ) که دی‌آسیل گلیسرول حاصل از واکنش آنزیمی آن، در بیوستز تری‌گلیسرید و فسفولیپیدهای مرکب نقش دارد، برای فعالیت نیازمند یون  $Mg^{2+}$  است و کاملاً به وسیله N-اتیل مالیمید (NEM) مهار می‌شود (۶-۸) و شکل دیگر، غشایی ( $PAP_2$ ) است که برای فعالیت، نیازی به یون  $Mg^{2+}$  ندارد و توسط NEM نیز مهار نمی‌شود و در پدیده انتقال پیام سلولی نقش دارد (۹ و ۱۰). هم‌اکنون اثبات شده که تقریباً تمامی آنزیم‌های درگیر در سنتز لیپیدها می‌توانند در کترول پدیده انتقال پیام سلولی دخیل باشند، چون‌که اغلب لیپیدهای حد واسط به عنوان Signal molecule عمل می‌کنند. نقش  $PAP_2$  در پدیده انتقال پیام سلولی از این‌جا استنباط می‌شود که اسیدفسفاتیدیک حاصل از عمل فسفولیپاز D معمولاً در سلول‌های

EDTA و EGTA و مقدار مناسب آنزیم اندازه‌گیری شد (۱۵).

مخلوط سنجش فعالیت برای ۱۰ دقیقه در ۳۷ درجه سانتی‌گراد

انکوبه و سپس بهوسیله افزودن ۰/۵ میلی‌لیتر تری کلرواستیک اسید ۱۰ درصد واکنش آنزیمی متوقف گردید و فسفات معدنی (Pi) حاصل از فعالیت آنزیم اندازه‌گیری شد (۱۶). هر واحد آنزیمی (U) معادل مقدار آنزیمی که بتواند یک میکرومول فسفات معدنی را در دقیقه آزاد کند، در نظر گرفته شد. ثابت‌های کیتیکی و K<sub>m</sub> آنزیم براساس مدل کیتیک رقت سطحی تعیین گردیدند (۱۷) و درصد مولی فسفاتیدات در میسل‌های مخلوط تریتون ۱۰۰-X/ فسفاتیدات با استفاده از فرمول ذیل محاسبه گردید (۱۷):

$$\text{mol\%} = \frac{(X-100)}{(X-100)+(K_m \text{ آنزیم})/(K_m \text{ فسفاتیدیک})}$$

● اندازه‌گیری پروتئین و الکتروفورز: اندازه‌گیری پروتئین به روش برادفورد انجام گرفت (۱۸) و استاندارد مورد استفاده شامل محلول سرم آلبومین گاوی با غلظت‌های ۴۰، ۲۰، ۱۰ و ۸۰ میکروگرم در ۱۰۰ میکroliter سرم فیزیولوژی بود.

SDS پلی‌اکریل‌آمید ژل الکتروفورز برای تعیین درجه خلوص، تعداد و وزن زیر واحدهای آنزیمی در ژل ۱۰ درصد به صورت ناپیوسته انجام گرفت (۱۹). قبل از الکتروفورز برای حذف تریتون ۱۰۰-X، نمونه‌های مورد استفاده به مدت ۱۰ دقیقه در مخلوط استون/هیدروکسید آمونیوم (V/V، ۳/۱.۷) به نسبت حجمی ۱ به ۵ انکوبه و سپس رسوب در دور ۲۵۰۰ g ۲۵۰ جدا و پس از خشک شدن در بافر سمپلر حل گردیدند (۲۰). ژل با نیترات نقره رنگ آمیزی شد (۲۱).

PAP<sub>2b</sub> نیز مورد بحث قرار گرفته است.

## مواد و روش‌ها

مواد مورد استفاده در این مطالعه شامل اسید فسفاتیدیک (ملح‌دی‌سدیم)، دی‌تیوتراپیول (DTT)، N-اتیل‌مالیمید (NEM)، لوپیتین، مهارکننده Soyabean tripsin، بتز‌آمیدن، هیدروکسیل آپاتیت، پیستاتین، هپارین سفارز، n-اکتیل گلوكوزید، سفاکریل USA، تریتون X-۱۰۰، Affi Gel Blue، S<sub>۳۰۰</sub> و Sigma، EGTA، CTAB گلیسرول و سرم آلبومین گاوی از شرکت مرک (Merck, Germany) می‌باشد.

● حیوانات آزمایشگاهی و شرایط نگهداری آن‌ها: تعداد موش‌های صحرایی نر، ۱۴ سر از نژاد Wistar و در محدوده وزنی ۲۰۰-۲۵۰ گرمی بودند. موش‌ها از انتستیتوپاستور تهران خریداری و در لانه حیوانات دانشکده داروسازی نگهداری گردیدند. موش‌ها در دریافت آب و غذا تا زمان آزمایش آزاد بودند.

● تخلیص آنزیم: PAP<sub>2b</sub> از غشاء سلول‌های کبدی موش صحرایی براساس روش Fleming و همکارانش تخلیص گردید و فقط مراحل هیدروکسیل آپاتیت به روش Bacth wise انجام گرفت (۱۴).

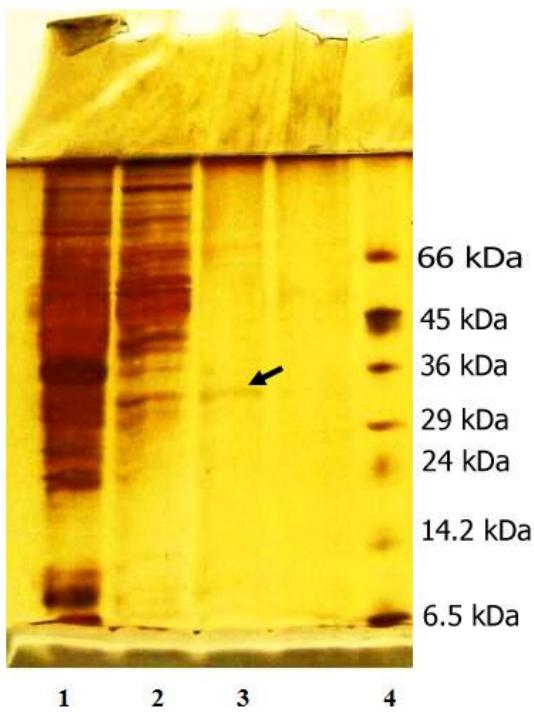
● سنجش فعالیت آنزیم: فعالیت آنزیم PAP<sub>2b</sub> در بافر سنجش (۱۱) که حاوی ۵۰ میلی‌مولار تریس هیدروکلرید با pH=۷/۴، ۱ میلی‌گرم بر میلی‌لیتر آلبومین گاوی، ۳/۲ میلی‌مولار تریتون X-۱۰۰، ۴ میلی‌مولار NEM، ۰/۳۵ میلی‌مولار اسید فسفاتیدیک، ۱ میلی‌مولار از هریک از DTT

1. Ethylene diamine tetraacetic acid

2. Ethyleneglycol-bis(beta-aminoethyl ether)-N,N,N',N'-tetraacetic acid

### یافته‌ها

PAP<sub>2b</sub> تخلیص شده از غشاء سلول‌های کبدی موش صحرایی نر فعالیت ویژه‌ای معادل  $K_m$  ۷۳۵۰ mU/mg protein داشت. آنزیم در مدل کیتیک رقت سطحی ۰/۴۳ مول درصد بود و آنزیم تخلیص شده با روش SDS-PAGE - SDS الکتروفورز یک نوار اصلی با وزن مولکولی ۳۳/۸ کیلو دالتون نشان داد (تصویر ۱).



تصویر ۱- SDS ژل الکتروفورز آنزیم تخلیص شده PAP<sub>2b</sub>. نمونه‌ها روى ژل ۱۰ درصد آکریل آمید حاوي SDS طبق شرایطی که در متن آمده الکتروفورز گردیدند. بندها از شماره ۱ تا ۳ به ترتیب شامل: هموآنژیز (۱۸۰)، میکروگرم)، فراکسیون غشایی (۴۰ میکروگرم) و آنزیم خالص شده (۱۰ میکروگرم). پیکان روی شکل محل آنزیم تخلیص شده را نشان می‌دهد. نوار شماره ۴ استانداردهای پروتئینی (هر کدام ۵ میکروگرم) است که از بالا به پائین عبارتند از: سرم آلبومین گاوی (۶۶ کیلو دالتون)، اوآلبومن (۴۵ کیلو دالتون)، گلیسرآلدیت ۳ فسفات‌دهیدرووژناز (۳۶ کیلو دالتون)، کربنیک اندیاز (۲۹ کیلو دالتون)، تریپیسینوژن (۲۴ کیلو دالتون)، لاکتالبومن (۱۴/۲ کیلو دالتون) و آپروتینین (۶/۵ کیلو دالتون).

- بررسی اثر دترجنت‌های لوبرول PX ، توئین ۸۰ و CTAB بر فعالیت PAP<sub>2b</sub> : اثر دترجنت‌های مذکور بر فعالیت آنزیم PAP<sub>2b</sub> در محیط سنجش مورد بررسی قرار گرفت. بدین منظور از دترجنت‌های لوبرال PX و توئین ۸۰ ، جداگانه غلظت‌های ۰-۱۰ mM و برای CTAB غلظت‌های ۰-۶ mM در محیط سنجش فعالیت آنزیم فاقد تریتون X-۱۰۰ ایجاد و فعالیت آنزیم اندازه‌گیری شد و نتایج به صورت نمودار فعالیت در مقابل غلظت دترجنت‌های مذکور رسم گردید.

- بررسی اثر آلبومین، سوکروز و تره هالوز بر پایداری آنزیم PAP<sub>2b</sub> : برای بررسی اثر آلبومین، چهار سری لوله آزمایش تمیز به عنوان تست و یک لوله به عنوان شاهد انتخاب شد و در لوله‌های تست در محیط سنجش، فعالیت به ترتیب غلظت‌های ۰، ۱، ۵ و ۱۰ درصد از آلبومین ایجاد و لوله‌ها در ۴°C انکوبه شدند. سپس فعالیت شاهد اندازه‌گیری و فعالیت لوله‌های تست به فواصل زمانی ۲۴، ۴۸ و ۷۲ ساعت با افزودن سوبسترا به لوله‌ها اندازه‌گیری گردید و نتیجه به صورت نمودارهای درصد فعالیت باقی‌مانده در مقابل غلظت آلبومین رسم شد.

برای بررسی اثر سوکروز و تره‌هالوز نیز برای هر کدام پنج سری لوله آزمایش به عنوان تست و یک لوله به عنوان شاهد انتخاب و در لوله‌های تست در محیط سنجش، فعالیت به ترتیب غلظت‌های ۱، ۳، ۵، ۷ و ۱۰ درصد از قند‌های مذکور ایجاد گردید و لوله‌ها در دمای ۴ درجه سانتی‌گراد انکوبه شدند، سپس فعالیت لوله شاهد اندازه‌گیری و فعالیت لوله‌های تست در فواصل زمانی ۲۴، ۴۸ و ۷۲ ساعت با افزودن سوبسترا اندازه‌گیری و نتایج به صورت نمودارهای درصد فعالیت باقی‌مانده در مقابل غلظت قند رسم گردید.

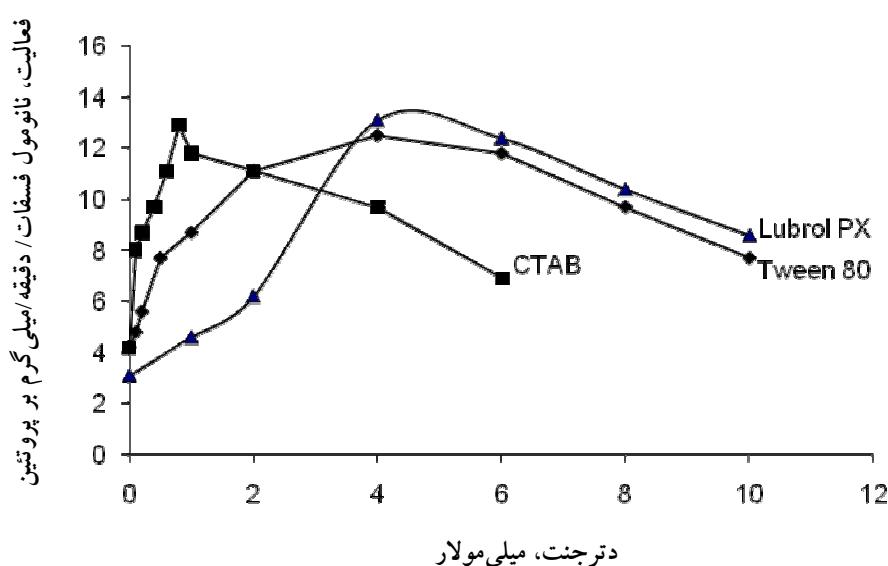
۲۵، ۲۵ و ۷۵ درصد از فعالیت باقی می‌ماند.

در نمودار ۳ اثر غلظت‌های مختلف سوکروز بر پایداری PAP<sub>2b</sub> مشاهده می‌شود. این نمودار نشان می‌دهد که با افزایش سوکروز تا غلظت ۷ درصد در محیط سنجش فعالیت آنزیم، اثر پایدارکننده به حد اکثر خود می‌رسد و در غلظت‌های بالاتر، اثر پایدارکننده کاهش می‌یابد. از طرف دیگر این نمودار نشان می‌دهد با گذشت زمان، اثر پایدارکننده سوکروز کاهش می‌یابد به طوری که پس از ۷۲ ساعت در غلظت ۷ درصد در حدود ۲۳/۸ درصد فعالیت اولیه می‌شود.

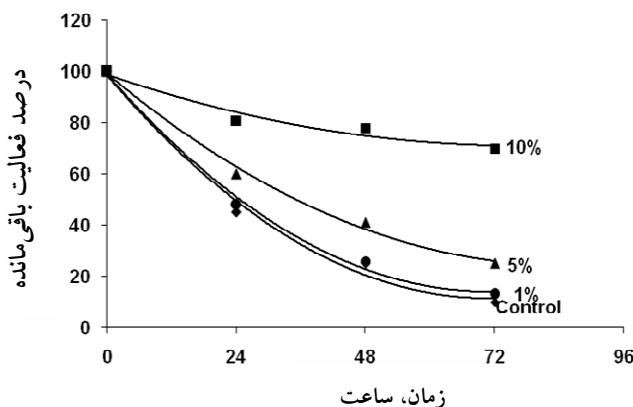
در نمودار ۴ تأثیرات غلظت‌های مختلف ترهالوز بر پایداری PAP<sub>2b</sub> مشاهده می‌شود. ترهالوز تا ۳ درصد در محیط سنجش فعالیت آنزیم، بیشترین اثر پایدارکننده که ۹۷ درصد پس از ۲۴ ساعت می‌باشد را دارد است. این نمودار نشان می‌دهد که اثر پایدارکننده ترهالوز در غلظت‌های بالاتر از ۳ درصد کاهش می‌یابد.

در نمودار ۱ اثر غلظت‌های مختلف توئین ۸۰، لوبرول PX و CTAB بر فعالیت PAP<sub>2b</sub> مشاهده می‌شود. ملاحظه می‌گردد که دترجنت غیریونی توئین ۸۰، در غلظت ۴ میلی‌مolar فعالیت آنزیم را تا حدود ۳ برابر افزایش می‌دهد ولی دترجنت غیریونی دیگر، یعنی لوبرول PX در ۲/۵ میلی‌مolar قادر به ایجاد تحریک فعالیت تا حدود ۳ برابر می‌گردد. از طرف دیگر CTAB که دترجنت یونی است در غلظت ۱ میلی‌مolar اثر تحریکی بیش از ۳ برابر بر فعالیت آنزیم دارد.

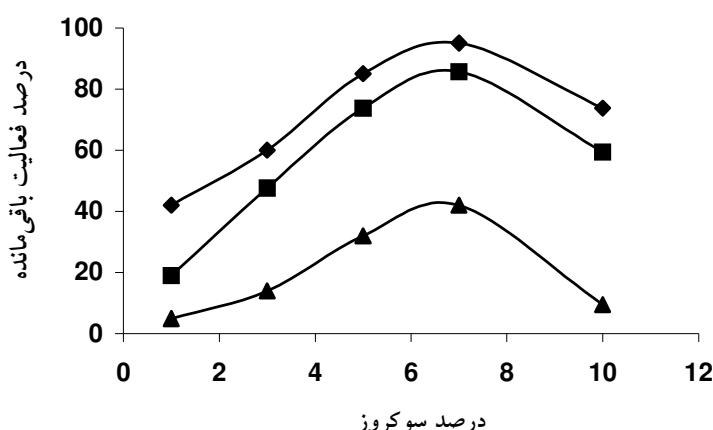
در نمودار ۲ اثر غلظت‌های مختلف آلبومین بر پایداری PAP<sub>2b</sub> مشاهده می‌شود. این نمودار نشان می‌دهد که با افزایش غلظت آلبومین در محیط، اثر پایدارکننده آن بیشتر می‌شود، به طوری که در غلظت ۰، ۱، ۵ و ۱۰ درصد با گذشت ۲۴ ساعت به ترتیب ۴۵، ۴۸، ۶۰ و ۸۰ درصد از فعالیت باقی می‌ماند، در حالی که پس از گذشت ۴۸ ساعت به ترتیب ۲۵، ۴۱ و ۷۸ درصد و پس از گذشت ۷۲ ساعت به ترتیب ۱۰،



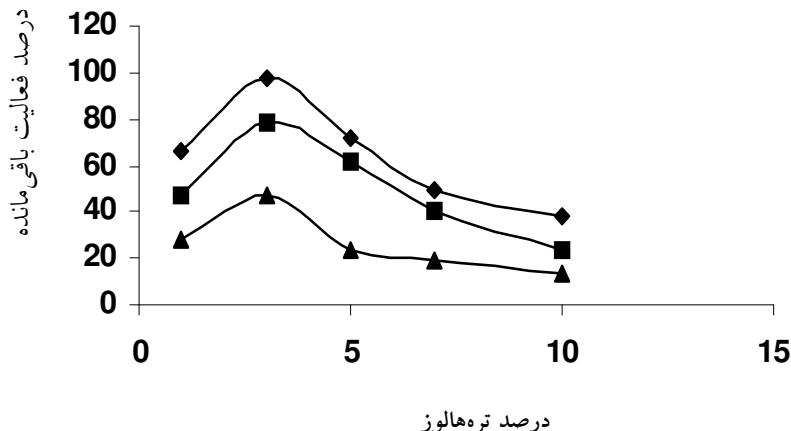
نمودار ۱ - اثر دترجنت‌های توئین ۸۰، لوبرول PX و CTAB بر فعالیت PAP<sub>2b</sub> غشائی (فعالیت آنزیم PAP<sub>2b</sub> غشائی در بافر سنجش فعالیت در حضور غلظت‌های مختلف لوبرول PX (▲)، توئین ۸۰ (◆) و CTAB (●) اندازه‌گیری شد. هر نقطه میانگین دو آزمایش مستقل است).



نمودار ۲- اثر غلظت‌های مختلف آلبومین گاوی بر پایداری PAP<sub>2b</sub> (آنزیم ۰/۵ gμ) در غلظت‌های ۰ (♦)، ۱ (●)، ۵ (▲) و ۱۰ (■) درصد از آلبومین گاوی در محیط سنجش فعالیت در ۴ درجه سانتی‌گراد انکوبه و سپس در فواصل زمانی مشخص شده فعالیت آنزیم اندازه‌گیری شد. هر نقطه میانگین دو آزمایش مستقل است.



نمودار ۳- اثر غلظت‌های مختلف سوکروز بر پایداری PAP<sub>2b</sub> (آنزیم ۰/۵ gμ) در غلظت‌های مختلف سوکروز در محیط سنجش فعالیت در ۴ درجه سانتی‌گراد انکوبه و سپس در فواصل زمانی (۲۴ (♦)، ۴۸ (■) و ۷۲ (▲) ساعت فعالیت آن اندازه‌گیری شد. هر نقطه میانگین دو آزمایش مستقل است.



نمودار ۴- اثر غلظت‌های مختلف تره‌هالوز بر پایداری PAP<sub>2b</sub> (آنزیم ۰/۵ gμ) در غلظت‌های مختلف تره‌هالوز در محیط سنجش فعالیت در ۴ درجه سانتی‌گراد انکوبه و سپس در فواصل زمانی (۲۴ (♦)، ۴۸ (■) و ۷۲ (▲) ساعت فعالیت آن اندازه‌گیری شد. هر نقطه میانگین دو آزمایش مستقل است.

## بحث

### دترجنت تریتون ۱۰۰-X از بافر تخلیص موجب غیرفعال شدن

آنژیم می‌گردد (۱۴). به‌حال در مطالعات انجام‌گرفته با دترجنت‌ها مکانیسمی برای چگونگی اثر دترجنت‌ها ارایه نشده است (۱۵). باتوجه به این که اثبات شده محصول آنزیم  $PAP_2$  یعنی دی‌آسیل‌گلیسرول دارای اثر مهاری در روی آنزیم است (۲۲) و از طرف دیگر در رابطه با آنزیم فسفولیپاز C نیز اثبات شده که اثر فعال‌سازی دترجنت‌ها در روی این آنزیم ناشی از رهاسازی دی‌آسیل‌گلیسرول از غشاء و حذف اثر مهاری بر روی آنزیم است (۲۳-۲۵)، لذا ما پیشنهاد می‌کنیم با توجه به اثر مهاری دی‌آسیل‌گلیسرول در روی فعالیت  $PAP_2$ ، اثر دترجنت‌های تؤین ۸۰، لوپرول PX و CTAB در روی این آنزیم علاوه بر ایجاد سطح کاتالیتیکی در غیاب فسفولیپیدها، موجب تسهیل رهاسازی دی‌آسیل‌گلیسرول از آنزیم در طی واکنش نیز می‌شود. از طرف دیگر اثبات شده که دترجنت‌ها در غلظت‌های بالا تأثیرات مهاری بر فعالیت آنزیم دارند که ناشی از تأثیرات تقلیلی آن‌ها در روی ساختار پروتئینی آنزیم است (۲۳ و ۲۶). بنابراین اثر مهاری غلظت‌های بالای دترجنت‌های به کار رفته در این تحقیق نیز می‌باشد ناشی از تأثیرات تقلیلی آن‌ها بر روی ساختار پروتئینی آنزیم باشد.

تакنون اثر عوامل پایدارکننده غیردترجنتی پیرامون  $PAP_{2b}$  بررسی نشده است. از آلبومین به عنوان یک پایدارکننده پروتئینی استفاده می‌شود (۲۷). نمودار ۲ نشان می‌دهد که آلبومین در غلظت ۱۰ درصد بهترین اثر پایدارکننگی را بر آنزیم  $PAP_{2b}$  در محیط سنجش فعالیت دارد ولی در غلظت‌های کمتر از ۱۰ درصد اثر پایدارکننگی قابل ملاحظه‌ای ندارد. به‌حال در رابطه با اثر پایدارکننگی آلبومین می‌باشد خاطرنشان کرد، از

در نمودار ۱ اثر دترجنت لوپرول PX، تؤین ۸۰ و CTAB که تاکنون بر روی فعالیت  $PAP_{2b}$  بررسی نشده است، مشاهده می‌گردد. دترجنت‌های غیریونی لوپرول PX و تؤین ۸۰ در غلظت‌های ۳-۶ میلی مولار اثر تحریکی تا ۳ برابر بر فعالیت آنزیم دارند، در حالی که CTAB که یک دترجنت یونی است تا غلظت ۱ میلی مولار تا حدود ۴ برابر اثر تحریکی دارد. مطالعات انجام‌گرفته با برخی از دترجنت‌ها در غلظت‌های مختلف در محیط سنجش مانند داکسی‌کولات، تریتون ۱۰۰-X، CHAPS<sup>۱</sup> و کولات اثبات کرده که آنزیم در حضور دترجنت‌های تریتون ۱۰۰-X و داکسی‌کولات، دارای فعالیت بیشتری است، به طوری که در غلظت‌های بین ۳-۶ میلی مولار نسبت به دو دترجنت دیگر تا ۴ برابر در فعال‌سازی آنزیم مؤثر هستند. در خصوص تریتون ۱۰۰-X مشخص شده است که علاوه بر افزایش فعالیت، دارای اثر پایدارکننگی بر فعالیت  $PAP_{2b}$  نیز می‌باشد (۱۵). بنابراین استباط می‌شود که دترجنت غیریونی لوپرول PX توانایی بیشتری نسبت به تریتون ۱۰۰-X در فعال‌سازی آنزیم در غلظت‌های یکسان دارد ولی اثر پایدارکننگی آن در روی فعالیت این آنزیم تاکنون بررسی نشده است و چنانچه اثر پایدارکننگی نیز داشته باشد می‌توان از لوپرول PX در مطالعاتی که امکان تداخل تریتون ۱۰۰-X با مواد آزمایش یا روش آزمایش وجود دارد استفاده کرد. در رابطه با چگونگی اثر دترجنت‌ها گفته شده است که آن‌ها نه تنها یک سطح کاتالیتیکی را در غیاب فسفولیپیدها مهیا بلکه یک محیط مناسب را نیز برای عمل آنزیم مهیا می‌کنند (۱۵). مطالعات انجام‌گرفته در روی  $PAP_2$  نشان داد که حذف

غلظت ۷ درصد تأثیرات مشابهی با غلظت ۳ درصد ترهالوز دارد. علاوه بر این در رابطه با PAP<sub>2b</sub> اثبات شد که سوبسترا اسید فسفاتیدیک را به شکل L<sub>a</sub> (Lamellar) مصرف می‌کند و قادر به مصرف شکل H<sub>II</sub> (Hexagonal) سوبسترا نمی‌باشد (۳۲). حال با توجه به این نکته می‌توان توضیح داد که چرا در غلظت‌های بالای قند، فعالیت آنزیم PAP<sub>2b</sub> کاهش می‌یابد. افزایش غلظت قندها در محیط سنجش فعالیت آنزیم نه تنها فشار اسمزی را افزایش می‌دهند بلکه موجب کاهش هیدراسیون سوبسترا اسید فسفاتیدیک نیز می‌شوند (۳۳ و ۳۴)، بنابراین روند تبدیل شکل H<sub>II</sub> را در محیط تسهیل می‌کنند. علاوه بر این آورل و همکارانش اثبات کردند که حضور ترهالوز در محیط فسفاتیدیل اتانول آمین موجب القاء شکل L<sub>a</sub> به H<sub>II</sub> می‌گردد (۳۵). پس می‌توان ادعا کرد که کاهش فعالیت آنزیم در غلظت‌های بالاتر از ۳ درصد ترهالوز و ۷ درصد سوکروز ناشی از ایجاد شکل H<sub>II</sub> سوبسترا در محیط سنجش فعالیت می‌باشد.

### نتیجه‌گیری

از جمع‌بندی مطالب مذکور نتیجه گرفته می‌شود که در صورت نیاز به پایدار نمودن آنزیم PAP<sub>2b</sub> بوسیله عوامل غیردترجتی، استفاده از ترهالوز بهتر از سوکروز و آلبومین است. دترجنت غیریونی لوریول PX نسبت به سایر دترجنت‌های یونی و غیریونی توانایی بیشتری در فعال‌سازی آنزیم PAP<sub>2b</sub> نشان می‌دهد.

این عامل در مراحل مختلف تخلیص برای پایداری آنزیم نمی‌توان استفاده کرد زیرا که اندازه‌گیری پروتئین و ویسکوزیته بافر را تحت تاثیر قرار می‌دهد (۲۸). بنابراین از آلبومین پس از اتمام مراحل تخلیص و مشروط بر آنکه با روش‌های موردازمایش تداخل نداشته باشد می‌توان استفاده کرد.

امروزه از قندها به خصوص قندهای دی‌ساکاریدی غیراحیاء‌کننده برای پایداری آنزیم‌ها به طور گسترده‌ای استفاده می‌شود (۲۹ و ۳۰). نمودارهای ۳ و ۴ به ترتیب اثر سوکروز و ترهالوز بر پایداری PAP<sub>2b</sub> را نشان می‌دهند. همان‌طور که دیده می‌شود سوکروز در غلظت ۷ درصد و ترهالوز در غلظت ۳ درصد بهترین اثر پایدارکننده‌گی را دارند. در رابطه با توانایی بیشتر ترهالوز در مقایسه با سوکروز در پایداری آنزیم می‌توان به چندین خصوصیت آن از جمله تشکیل پیوند هیدروژنی با غشاء‌ها یا توانایی تعديل لایه‌های حلال پروتئین و حجم هیدراته بالاتر نسبت به سوکروز اشاره کرد، به طوری که ترهالوز حداقل حجمی تا ۲/۵ برابر بیشتر از سوکروز اشغال می‌کند، لذا برای ساخت محلول‌های ترهالوزی، آب کمتری در مقایسه با ساخت سایر محلول‌های سوکروزی با مولاریتی یکسان نیاز است و دلیل آن بزرگ‌تر بودن اندازه مولکول ترهالوز می‌باشد که عامل ایجاد‌کننده اختلاف در ویسکوزیته و حجم هیدراته است (۳۱). علاوه بر این مائورو و همکارانش (۳۱) اثبات کردند که اگر غلظت همه قندهای مورد استفاده در پایدارسازی پروتئین‌ها از نظر درصد اشغال حجم برداشته شوند، همگی اثر یکسانی را نشان می‌دهند، لذا با توجه به مطالب مذکور می‌توان استدلال کرد که چرا سوکروز در

## References

1. Smith SW, Weiss SB, Kennedy EP. The enzymatic dephosphorylation of phosphatidic acid. *J Biol Chem* 1957; 228(2): 915-22.
2. Waggoner DW, Martin A, Dewald J, Munoz AG, brindley DN. Purification and characterization of a novel plasma membrane phosphatidate phosphohydrolase from rat liver . *J Biol Chem* 1995; 270 (33): 19422-19429.
3. Carman GM, Han GS. Roles of phosphatidate phosphatase enzymes in lipid metabolism. *Trends Biochem Sci* 2006; 31(12):694-699.
4. Petersen KF, Shulman GI. Etiology of insulin resistance. *Am J Med* 2006; 119 (5 Suppl 1): S10-6.
5. Reue K, Phan J. Metabolic consequences of lipodystrophy in mouse models. *Curr Opin Clin Nutr Metab Care* 2006; 9(4): 436-441.
6. Jamal Z, Martin A, Munoz AG, Brindley DN. Plasma membrane fractions from rat liver contain a phosphatidate phosphohydrolase distinct from that in the endoplasmic reticulum and cytosol. *J Biol Chem* 1991; 266(5): 2988-2996.
7. Pyne S, Long JS, Ktistakis NT, Pyne NJ. Lipid phosphate phosphatases and lipid phosphate signalling. *Biochem Soc Trans* 2005; 33(6): 1370-1374.
8. Han G-S, Wu WI, Carman GM. The *Saccharomyces cerevisiae* lipid homolog is a Mg<sup>2+</sup>- dependent phosphatidate phosphatase enzyme. *J Biol Chem* 2006; 281(14): 9210-9218.
9. Nanjundan M., Possmayer, F. Pulmonary phosphatidic acid phosphatase and lipid phosphate phosphohydrolase. *Am J Physiol Lung Cell Mol Physiol* 2003; 284(1): L1-L23
10. Brindley DN. Lipid phosphate phosphatases and related proteins: signaling functions in development, cell division, and cancer. *J Cell Biochem* 2004; 92(5): 900-912.
11. Donkor J, Sarıahmetoglu M, Dewald J, Brindley DN, Reue K. Three mammalian lipins act as phosphatidate phosphatases with distinct tissue expression patterns. *J Biol Chem* 2007; 282(6): 3450-3457.
12. Carman GM, Wu WI. Lipid phosphate phosphatase from *Saccharomyces cerevisiae*. *Methods Enzymol* 2007; 434: 305-315.
13. Carman GM, Han GS. Roles of phosphatidate phosphatase enzymes in lipid metabolism. *Trends Biochem Sci* 2006; 31(12): 694-699.
14. Fleming IN, Yeaman SJ. Purification and characterization of N-ethylmaleimide-insensitive phosphatidic acid phosphohydrolase (PAP2) from rat liver. *Biochem J* 1995; 308(3): 983-989.
15. Kanoh H, Imai SI, Yamada K, Sakane F. Purification and properties of phosphatidic acid phosphatase from porcine thymus membrane. *J Biol Chem* 1992; 267(35): 25309-25314.
16. Waggoner DW, Xu J, Singh I, Jasinska R, Zhang QX, Brindley DN. Structural organization of mammalian lipid phosphate phosphatase: implications for signal transduction. *Biochim Biophys Acta* 1999; 1439(2): 299-316.
17. Carman GM, Deems RA, Dennis EA. Lipid signaling enzymes and surface dilution kinetics. *J Biol Chem* 1995; 270(32): 18711-18714.
18. Bradford MMA. 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.
19. Weber K, Pringle JR, Osborn M. Measurement of molecular weight by electrophoresis on SDS-acrylamide gel. *Meth Enzymol* 1972; 26: 3-27.
20. Feuerstein N, Cooper HL. Rapid protein phosphorylation induced by phorbol ester in HL-60 cells. *J Biol Chem* 1983; 258(17): 10786-10793.
21. Heukeshoven J, Dernick R. Simplified method for silver staining of protein in polyacrylamide gel and the mechanism of the silver staining. *Electrophoresis* 1985; 6(3): 103 -112.
22. English D, Martin M, Harvey KA, Akard LP, Allen R, Widlanski TS, et al. Siddiqui R. Characterization and purification of neutrophil ecto-phosphatidic acid phosphohydrolase. *Biochem J* 1997; 324(3): 941-950.
23. El-sayed MY, Roberts MF. Charged detergents enhance the activity of phospholipase C (*Bacillus cereus*) towards micellar short-chain phosphatidylcholine. *Biochim Biophys Acta* 1985; 831(1):133-141.
24. Cornell RB, Arnold RS. Modulation of the activities of enzymes of membrane lipid metabolism by non-bilayer-forming lipids. *Chem Phys Lipids* 1996; 81(2): 215-227.
25. Burns RA, Friedman JM, Roberts MF. Characterization of short-chain alkyl ether lecithin analogues: NMR and phospholipase studies. *Biochemistry* 1981; 20(21): 5945-5950.
26. Burns RA, El-sayed MY, Roberts MF. Kinetic model for surface-active enzymes based on the langmuir adsorption isotherm: Phospholipase C (*Bacillus cereus*) activity toward dimyristoyl phosphatidylcholine/detergent micelles. *Proc Natl Acad Sci* 1982; 79(16): 4902-4906.
27. North MJ. Prevention of unwanted proteolysis, In: Benyon, JS, Bond (Eds), *Proteolytic Enzymes: A practical Approach*, Vol 6, IRL Press Oxford 1989: 105-124-472.
28. Furukawa STL, Byers SD, Hodges DM, Laroche A, Weselaka RJ. Identification of N-ethylmaleimide sensitive and insensitive phosphatidate phosphatase activity in microspore-derived cultures of oilseed rape. *Plant Sci* 1998; 131(22): 139-147.
29. Privalov PL, gill SJ. Stability of protein structure and hydrophobic interaction. *Adv Prot Chem* 1988; 39: 193-231.

30. Fennema O. Water and protein hydration. In Whitaker, JR, Tannenbaum, SR, ed Food protection. Westport, Ari Publ Co , 1977: 71.
31. Sola-Penna M, Mayer-Fernandes JR. Stabilization against thermal inactivation promoted by sugar on enzyme structure and function: Why is trehalose more effective than other sugars?. *Arch Biochem Biophys* 1998; 360(1): 10-14.
32. Heidarian E, Haghghi B [Rat membrane phosphatidate phosphohydrolase and the reason for its Mg<sup>+2</sup> independence] *Journal of Ilam University of Medical Sciences* 2006;14(3): 12-21, (Persian).
33. Seddon JM, Ceve G, Marxh D. Calorimetric studies of gel -fluid ( $L\beta$  -  $L\alpha$ ) and lamellar-inverted hexagonal ( $L\alpha$  – HII) phase transitions in dialkyl and diacylphosphatidylethanolamine . *Biochemistry* 1983; 22(5): 1280-1289.
34. Caffrey M. Kinetics and mechanism of transitions involving the lamellar cubic, inverted hexagonal and fluid isotropic phases of hydrated monoacylglycerides monitored by time-resolved X-ray diffraction. *Biochemistry* 1987; 26(20): 6349- 6363.
35. Aurell WC, Rand RP, Growe LM, Spargo BJ, Crowe JH. Direct transition of dioleoyl phosphatidylethanolamine from lamellar gel to inverted hexagonal phase caused by trehalose. *Biochim Biophys Acta* 1989; 984(22): 238-242.