

## سینیتیک اثر برخی داروهای پایین آنژیم پراکسیداز

**فروغ پوریوسف صومعه سرایی<sup>۱</sup>، ریحانه سریری<sup>۲\*</sup>، محمود رضا آقامعالی<sup>۳</sup>، رضا حاجی حسینی<sup>۴</sup>**

او -۴- دانشگاه پیام نور، دانشکده علوم، گروه زیست شناسی، تهران، ایران، صندوق پستی: ۱۹۳۹۵-۴۶۹۷

۱۴۸۴ و -۳- دانشگاه گیلان، دانشکده علوم، گروه زیست شناسی، رشت، ایران، صندوق پستی:

sariri@guilan.ac.ir

### چکیده

آنژیم پراکسیداز (EC 1.11.1.7) جزء پروتئین‌های هم‌دار می‌باشد که وظیفه اصلی آن‌ها اکسیداسیون سویستراهای مختلف با استفاده از پراکسید هیدروژن می‌باشد. به دلیل نقش این آنژیم در حذف رادیکال‌های آزاد و بالا بودن قدرت کاتالیتیکی کاربرد وسیعی در صنعت پزشکی و عرصه بیوشیمی دارد. هدف از این تحقیق، بررسی اثر برخی داروهای فشار خون موجود که توسط متخصصان به بیماران تجویز می‌شوند و از طریق مکانسیم‌های مختلف عمل می‌کنند روی آنژیم پراکسیداز می‌باشد. در عمل، ابتدا فعالیت آنژیم پراکسیداز در حضور غلظت‌های مختلف داروهای مورد نظر، آتونول، لوزارتان و کاپتوپریل، بررسی و درصد فعالیت آنژیم مشخص گردید. نتایج نشان دادند که آتونول به عنوان فعال کننده پراکسیداز عمل می‌کند، در حالی که لوزارتان و کاپتوپریل نقش باز دارنده را برای این آنژیم دارند. سپس با تغییر دادن غلظت یکی از سویستراها در حضور غلظت IC<sub>50</sub> این ترکیبات فعالیت آنژیم اندازه‌گیری و مقادیر K<sub>m</sub> و V<sub>max</sub> آن‌ها محاسبه شد. از طرفی، میزان برگشت‌پذیری واکنش نیز با استفاده از روش دیالیز بررسی و اثبات گردید. نتایج این بخش نشان دادند که مهار و یا فعال شدن آنژیم پراکسیداز توسط هر سه داروی فوق از نوع برگشت‌پذیر است.

**کلمات کلیدی:** پراکسیداز، فشار خون، فعال کننده آنژیم، مهار کننده آنژیم.

نشان داده‌اند که برخی از آن‌ها از طریق منع آنزیمی موجب بروز عوارض ناخواسته و گاه بسیار مهم و خطرناک می‌شوند. داروها می‌توانند، مانند بسیاری از ترکیبات شیمیایی دیگر، به عنوان بازدارنده یا فعال کننده آنزیم‌ها عمل کنند. عمل منع و یا فعال شدن آنزیمی، اگر چه در برخی صنایع مطلوب (۳) و مورد استفاده است، ولی در داروسازی و طراحی داروها باید با دقت تحت نظارت و کنترل باشد.

پراکسیدازها با شماره کمیته آنزیمی EC1.11.1.7 تعداد زیادی از آنزیم‌ها را شامل می‌شوند که همه آن‌ها با استفاده از هیدروژن پراکسید عمل دهیدروژناسیون دسته وسیعی سویسترها را کاتالیز می‌کنند. تحقیقات پیشین گروه تحقیقاتی ما اثر دسته‌های مختلف مواد آلی و معدنی روی فعالیت آنزیم پراکسیداز (۹ و ۱۰) و سایر آنزیم‌های آنتی‌اکسیدانت (۶ و ۷) در آزمایشگاه مورد بررسی قرار گرفته‌اند. در مورد اثر جانبی داروها و به خصوص روی فعالیت آنزیم‌ها منابع کمتری وجود دارند (۷). در تحقیق حاضر، اثر سه نوع داروی ضد فشار خون، آتنولول، لوزارتان و کاپتوپریل، بر روی آنزیم پراکسیداز در آزمایشگاه بررسی و پارامترهای سینیتیکی اندازه‌گیری شده‌اند.

## مواد و روش‌ها

آنزیم پراکسیداز ترب کوهی HRP، آمینو آنتی پیرین، فنل، هیدروژن پراکسید منو و دی‌فسفات هیدروژن پتابسیم فسفات از شرکت مرک خریداری و به همان صورت مورد استفاده قرار گرفتند. داروهای فشار خون (آتنولول - لوزارتان - کاپتوپریل) تولید شرکت داروسازی سبحان رشت بودند. معرفه‌های شیمیائی، آکریل آمید، آمونیم پرسولفات، کوماسی بلو

## مقدمه

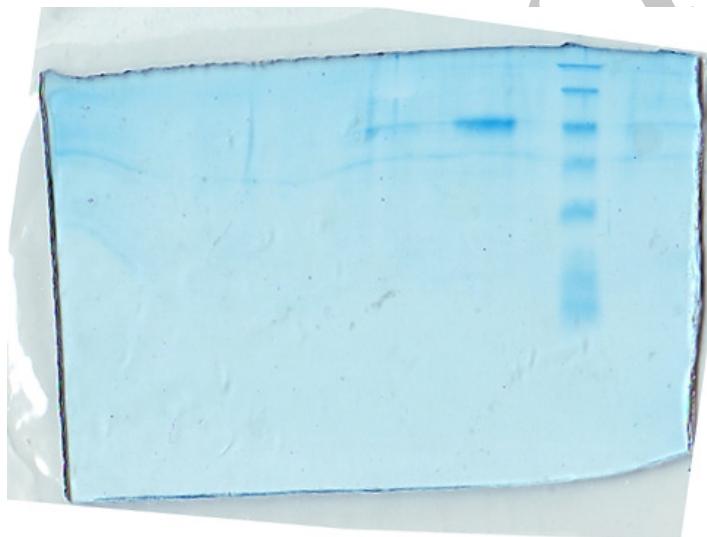
**گونه‌های فعال اکسیژن (Reactive Oxygen Species, ROS)** مولکول‌های با عمر کوتاه می‌باشند که از احیاء اکسیژن مولکولی ایجاد شده‌اند. سیستم‌های مختلف آنزیمی موجود در سیستم قلبی عروقی با استفاده از سویسترای مناسب، موجب ایجاد و یا از بین بردن موثر گونه‌های فعال اکسیژن می‌شوند. بنابراین، افزایش فعالیت آنزیم‌های اکسیدانت و یا کاهش فعالیت آنزیم‌های آنتی‌اکسیدانت زمینه را برای افزایش خطر استرس‌های اکسیداتیو فراهم می‌کنند. در شرایط نرمال فیزیولوژیکی تولید و از بین رفتن رادیکال‌های آزاد به گونه‌ای بسیار ظریف و دقیق در جدار رگ‌ها کنترل می‌شوند. در مقابل، برخی شرایط فیزیولوژیکی مانند دیابت، افزایش کلسترول و فشار خون بالا، که زمینه بیماری‌های قلبی عروقی را فراهم می‌کنند، همه با استرس اکسیداتیو و تولید رادیکال‌های آزاد همراه‌اند. مطالعات زیاد نشان داده‌اند که این نوع استرس دلیل اصلی آتروواسکلروز و در نتیجه فشار خون بالا است (۴، ۱۲ و ۱۳). فشار خون عارضه خطرناک و گاه تهدیدکننده زندگی است که به دلایل مختلف از جمله بیماری خشک شدن رگ‌ها ایجاد می‌شود و گاه تا انتهای عمر بیمار با او همراه است. داروهای فشار خون از طریق مکانیسم‌های مختلف افزایش فشار خون سرخرگی را کنترل می‌کنند و استفاده از آن‌ها در اغلب بیماران مبتلا به این عارضه ضروری است. از طرفی، در تجویز این نوع داروها مانند همه داروهای دیگر (۵ و ۱۱) باید عوارض جانبی مورد نظر قرار گیرد. شایع‌ترین مکانیسم ایجاد اثرات جانبی داروها، اثرات ناخواسته آن‌ها روی برخی آنزیم‌ها است. تحقیقات گسترده در مورد اثر جانبی بسیاری از داروها

پلی آکریل آمید ژل الکتروفورز استفاده گردید. ژل پائینی با غلظت ۳/۵ و پائینی غلظت ۲/۵ تهیه شدند و رنگ آمیزی با استفاده از کوماسی بریلیانت بلو انجام گرفت. شکل ۱ ژل حاصل از آنزیم و مارکر وزن مولکولی را نشان می‌دهد. وجود یک باند منفرد و واضح و بدون باندهای ضعیف مداخل نشان‌دهنده خلوص آنزیم است.

و حلال‌های الکتروفورز پلی آکریل آمید همه از تولیدات شرکت شیمیایی مرک بودند.

#### بررسی خلوص آنزیم توسط الکتروفورز

در تمامی مطالعات سینتیکی باید آنزیم مورد استفاده خالص باشد، زیرا در صورت وجود ناخالصی نمی‌توان نتایج بدست آمده را صرفاً به ماده مورد مطالعه نسبت داد و ناخالصی موجود نیز می‌تواند به عنوان مهارکننده با فعال کننده در این نتایج موثر باشند. برای بررسی خلوص آنزیم از روش سدیم دودسیل سولفات



شکل ۱: الکتروفورگرام پراکسیداز رنگ آمیزی شده با کوماسی بریلیانت بلو. ستون اول سمت راست مارکر وزن مولکولی پروتئین و ستون دوم پراکسیداز خالص است.

جهت تعیین فعالیت آنزیمی، تغییرات جذب علیه زمان ( $\Delta A/min$  یا  $OD$ ) به عدد ثابت ۶/۵۸ تقسیم گردید.

$$A = \frac{OD(\Delta A/min)}{6/58}$$

#### روش اندازه‌گیری فعالیت آنزیم

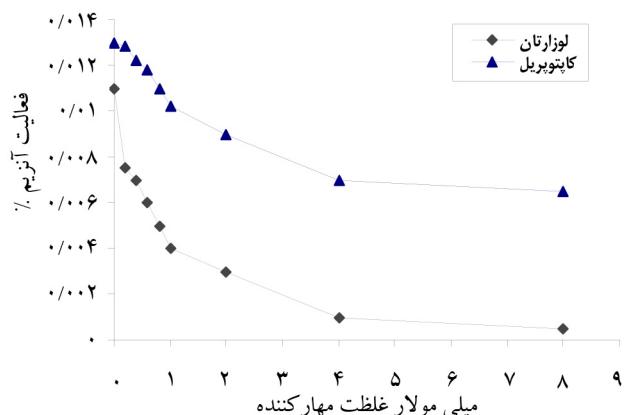
سوبستراهای آنزیم، محلول پراکسید هیدروژن  $M ۰/۰۰۱۷$  و  $۴\text{-آمینو آنتی پیرین} M ۰/۰۰۲۵$  با نسبت یک به یک (۴۷۵ میکرولیتر از هر کدام) مخلوط شده و سپس ۵۰ میکرولیتر محلول آنزیم به محتويات سل نمونه افزوده شد. پس از بهم زدن، سرعت واکنش آنزیمی به صورت تغییرات جذب در مقابل زمان ( $\Delta A/min$ ) در طول موج ۵۱۰ نانومتر ثبت گردید.

$$\frac{V_i}{V_0} \times 100 = \text{درصد فعالیت نسبی}$$

نتایج نشان دادند که دو داروی لوزارتان و کاپتوپریل به عنوان بازدارنده عمل کرده و سرعت واکنش آنزیم را کاهش دادند، در حالی که آتنونول نقش فعال کننده داشت و سرعت واکنش آنزیم را افزایش داد. به عنوان نمونه، نمودار ۱ فعالیت آنزیم پراکسیداز در حضور کاپتوپریل و لوزارتان را نشان می‌دهد.

### درصد فعالیت نسبی آنزیمی

ابتدا محلول استوک لوزارتان، کاپتوپریل و آتنونول در بافرفسفات  $M_{\text{pH}=7/2} = 0.2$  استفاده از آن غلظت‌های  $1/10$  تا  $8$  میکرومولار داروها تهیه شد. فعالیت بیولوژیکی آنزیم در حضور هر یک از غلظت‌ها اندازه‌گیری شد. برای محاسبه فعالیت نسبی آنزیم از فرمول زیر استفاده شد که در آن  $V_0$  سرعت آنزیمی در حضور هر یک از داروهای مورد نظر و  $V_i$  سرعت اولیه آنزیم بدون حضور ترکیبات فوق است.

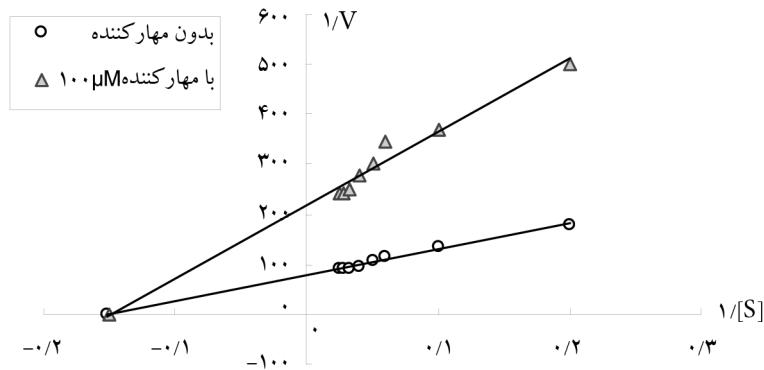


نمودار ۱: اثر بازدارندگی کاپتوپریل و لوزارتان روی فعالیت آنزیم پراکسیداز در آزمایشگاه.

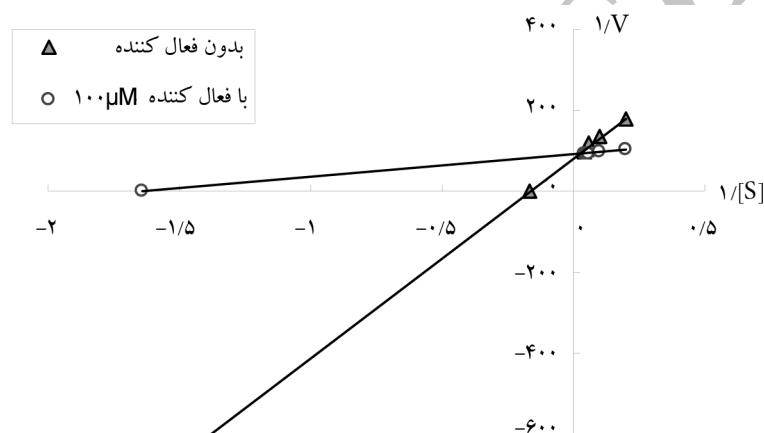
غلظت‌های مختلف سوبسترا محاسبه و با استفاده از نرمافزار EXCEL پارامترهای ثابت مکالیس منتن  $K_m$  و حداقل سرعت آنزیم  $V_{max}$  محاسبه شدند (نمودارهای ۲، ۳ و ۴).

### تعیین پارامترهای سینتیکی

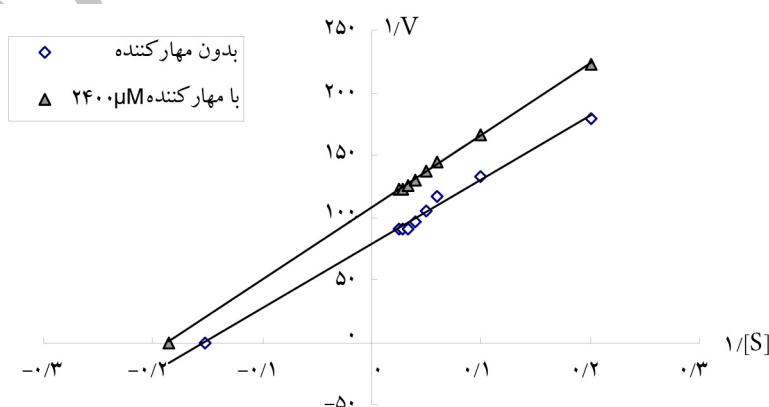
برای اندازه‌گیری پارامترهای سینتیکی آنزیم، فعالیت آن در غلظت‌های مختلف سوبسترا در حضور و عدم حضور ترکیبات مورد مطالعه اندازه‌گیری شد. برای این منظور از غلظت‌های مختلف ۴-آمینوآنتی پیرین (۴-۵ mm) استفاده گردید. فعالیت آنزیم در



نمودار ۲: نمودار لاینویور برک آنزیم پراکسیداز در حضور کاپتوپریل  $100$  میکرومولار ( $IC_{50}$ )



نمودار ۳: نمودار لاینویور برک آنزیم پراکسیداز در حضور آنتنول  $100$  میکرومولار ( $IC_{50}$ )



نمودار ۴: منحنی لاینویور-برک واکنش آنزیمی در حضور  $2400$  میکرومولار ( $IC_{50}$ ) لوزارتان.

## بحث

با توجه به مطالعات انجام شده و اهمیت آنزیم پراکسیداز چه در صنعت و چه در پزشکی، در این تحقیق اثر سه داروی ضد فشار خون (آتنولول، لوزارتان، کاپتوپریل) روی این آنزیم بررسی شد. نتایج حاصل نشان دادند که آتنولول باعث افزایش فعالیت آنزیم پراکسیداز می‌شود. این در حالی است که لوزارتان و کاپتوپریل باعث کاهش فعالیت شدند. قدرت مهار کنندگی در دو ترکیب اخیر یکسان نبوده لوزارتان با غلظت ۲۴ میلی مولار و کاپتوپریل با غلظتی برابر با ۱ میلی مولار موجب کاهش فعالیت آنزیم تا حدود ۵۰٪ نسبت به حالت بدون مهار کننده شدند (IC<sub>50</sub>). باید توجه داشت که قدرت مهار کنندگی کاپتوپریل به مراتب بیشتر از لوزارتان است تا جایی که در غلظت‌های بالاتر این ترکیبات فعالیت آنزیم را به صفر نزدیک می‌گرداند. در مقابل، آتنولول در غلظت ۴ میلی مولار باعث افزایش ۱/۵ برابری فعالیت آنزیم شده است.

برای بدست آوردن پارامترهای سینیتیکی آنزیم، نمودارهای لاینور برک برای هر یک از ترکیبات رسم و از طریق آن مقادیر دقیق K<sub>m</sub> و V<sub>max</sub> مربوطه تعیین گردید (جدول ۱). به طوری که ملاحظه می‌شود، حضور کاپتوپریل کاهش V<sub>max</sub> آنزیم و ثبات تقریبی K<sub>m</sub> مشاهده گردید که نشان‌دهنده مکانیزم مهار از طریق غیر رقابتی می‌باشد. بنابراین، می‌توان ادعا نمود که کاپتوپریل به جایگاهی غیر از جایگاه فعال اتصال یافته است به طوری که پس از اتصال جایگاه فعال آنزیم را دستخوش تغییر می‌کند و بدین صورت عمل مهار آنزیمی را انجام می‌دهد. جایگاه مذکور جایگاه اثر کننده نامیده می‌شود (۶).

منبع اصلی ROS در سلول‌های عروقی توسط NAD(P)H اکسیداز شکل می‌گیرد. زیر واحدهای این آنزیم پس از انتقال الکترون به O<sub>2</sub>، رادیکال‌های سوپراکسید تولید می‌کنند که مهم‌ترین گونه فعال اکسیژن است. از جمله آنزیم‌های اکسیدانت دیگر می‌توان به گزانتین اکسیداز و میلو پراکسیداز اشاره کرد. آنزیم اول در اکسیداسیون گزانتین و هیپوگزانتین در طول متابولیسم پورین، تولید سوپراکسید و پراکسید هیدروژن می‌کند و میلو پراکسیداز نیز در تولید اسید هیپوکلوروز نقش دارد. در مقابل، آنزیم‌های آنتی اکسیدانت مانند سوپراکسید دیسموتاز سیستم دفاعی در مقابل سوپراکسید در سلول‌های عروقی می‌باشند که موجب جذب و از بین بردن ROS می‌شوند. گلوتاٹیون پراکسیداز نیز به طور موثر پراکسید هیدروژن و پراکسید لیپیدی را به آب و الکل‌های لیپیدی کاهش می‌دهد. پراکسیداز یکی از آنزیم آنتی اکسیدانت درون سلولی است که در پراکسی زوهای سلولی و سیتوزولی جای دارد و واکنش پراکسید هیدروژن را به آب و O<sub>2</sub> کatalیز می‌کند. آژنیوتانسین II محرکی برای تولید ROS در سلول‌های عروقی می‌باشد که این عمل را از طریق افزایش فعالیت آنزیم NAD(P)H اکسیداز انجام می‌دهد (۱۲ و ۱۳).

گروهی از داروهای ضد فشار خون نظری بازدارنده‌گان آنزیم مبدل آژنیوتانسین II و انتاگونیست‌های گیرنده AT<sub>1</sub> به عنوان آنتی اکسیدانت غیر مستقیم عمل کرده و مانع از عمل آژنیوتانسین II می‌شوند و در نتیجه فعالیت آنزیم NAD(P)H اکسیداز کاسته می‌شود (۱۴ و ۱۵).

جدول ۱: مقایسه پارامترهای سینیتیکی اثر کننده‌ها در غلظت  $IC_{50}$  آنها

نام اثر کننده	$K_m (mol)$	$V_{max} (mol/min)$
---	۶/۵۷۸	$۱/۲۷ \times ۱۰^{-۳}$
کاپتوپریل	۶/۶۶۶	$۴/۵ \times ۱۰^{-۳}$
لوزارтан	۵/۴۰۵	$۹/۲ \times ۱۰^{-۳}$
آتنولول	۰/۶۰۹	$۱۱ \times ۱۰^{-۳}$

بنابراین، وجود این نوع فعال کننده‌ها برای فعال‌سازی آنزیم الزامی نیست.

با توجه به ساختمان شیمیایی سه داروی فوق و ساختار جایگاه فعال آنزیم (جدول ۲)، منطقی به نظر می‌رسد هیچکدام از داروهای فوق از طریق جایگاه فعال آنزیم اثر نکند. اگر چه وجود حلقه‌های آروماتیک در لوزارтан و آتنولول پیش‌بینی برای شباهت به سوبسترا دارد ولی اندازه مولکول و وجود گروه‌های آمینی مختلف ایجاد بارهای منفی می‌کند که با توجه به اسیدهای آمینه هیستیدین و آرژنین ورود آن را به جایگاه غیر ممکن می‌کند.

از آنجایی که آنزیم‌های اکسیده کننده، شامل آنزیم پراکسیداز، عامل جذب رادیکال‌های آزاد بوده و در نتیجه در تعادل فشارخون نقش دارند، بنابراین داروهایی نظیر کاپتوپریل و لوزارтан که از طریق مهار این آنزیم عمل می‌کنند ممکن است اثرات جانبی ایجاد نمایند. در مقابل داروی آتنولول اثر فعال کننده‌گی جزئی داشته و بنابراین پیش‌بینی می‌شود نه تنها اثر جانبی در مکانیسم جذب رادیکال آزاد ندارد بلکه به این عمل آنزیم تا حدی کمک خواهد کرد.

جدول ۱ هم چنین نشان می‌دهد که در حضور لوزارтан، کاهش  $V_{max}$  و کاهش نسبی  $K_m$  ایجاد گردیده‌اند. این نوع رفتار سینیتیکی موید مهار از نوع مختلط می‌باشد (۱۴) و از آنجا که دو نمودار لاینیوربرک در پایین محور X ها هم‌دیگر را قطع نموده‌اند، می‌توان ادعا کرد که مهار مختلط از نوع غیر رقابتی – نارقابتی باشد ( Noncompetitive inhibition – (نمودار ۴)).

اما در مورد آتنولول، که یک ترکیب فعال کننده است، نمودار منحنی لاینیوربرک نشان‌دهنده ثابت بودن  $V_{max}$  و کاهش شدید  $K_m$  می‌باشد که این رفتار موجب افزایش تقریبی فعالیت آنزیم می‌گردد. از آنجایی که این دارو سبب کاهش قابل ملاحظه  $K_m$  شده است پس در حضور آن تمایل آنزیم به سوبسترا افزایش می‌یابد. در نتیجه می‌توان گفت که مکانیسم فعال شدن آنزیم پراکسیداز در حضور آتنولول همانند مهار کننده‌های مختلط می‌باشد. به این ترتیب، آتنولول را می‌توان به عنوان یک فعال کننده غیر ضروری دسته‌بندی نمود (۱). به این معنی که آنزیم در غیاب این فعال کننده نیز قادر به فعالیت طبیعی خود بوده و

## سپاسگزاری

بدینوسیله از کلیه کسانی که در اجرای این تحقیق ما را یاری نمودند تشکر می نمائیم.

## منابع

8. Sariri, R.; Mahmodian, R.; Khaje, Kh., 2006. Inhibition of tyrosinase activity on dopamine hydrochlorid by thiol compounds. *Asian Journal of Chemistry*, 18 (1), 8-14.
9. Sariri, R.; Sajedi, R. H. and Jafarian, V., 2006. Inhibition of horseradish peroxidase by thiol type inhibitors: Mercaptoethanol and mercaptoacetic acid. *Journal of Molecular Liquids* 128: 175-177.
10. Sariri, R.; Sajedi, R.H.; Jafarian, V. and Khaje, Kh., 2006. Inhibition of horseradish peroxidase by thiol type inhibitors. *Journal of Molecular Liquids*. 123: 20-23.
11. Wassmann, S.; Wassmann, K. and Nickeing, G., 2004. Modulation of Oxidant and Antioxidant Enzymes Expression and Function in Vascular Cells. *Hypertention* 44:381-386.
12. Warnhltz, A.; Nickenig, G.; Schulz, E.; MacHarzina, R.; Brasen, J.H.; Skatchkov, M.; Heitzer, T.; Stasch, J.P.; Griendling, K.K.; Harrison, D.G.; Bohm, M.; Meinertz, T. and Munzel, T., 1999. Increased NADH-oxidase-mediated superoxide production in the early stages of atherosclerosis: evidence for involvement of the rennin-angiotensin system. *Circulation* 99: 2027-2033.
13. Wang, T.J.; Ausiello, J.C. and Stafford, R.S., 1999. Trends in Antihypertensive Drug Advertising. *Circulation* 99: 2055-2057.
14. Wassmann, S.; Hilgers, S.; Laifs, U.; Bohm, M. and Nickenig, G., 2002. Angiotensin II type I receptor antagonism improves hypercholesterolemia-associated endothelial dysfunction. *Arterioscler Thromb Vasc Biol* 22: 1208-1212.
15. Zalba, G.; Beaumont, F.J.; San Jose G.; Fortune, M.A.; Etayo, J.C. and Diez, J., 2000. Vascular NADH/NADPH oxidase is involved in enhanced superoxide production in spontaneously hypertensive rat. *Hypertention* 35: 1055-1061.