



الْفَضْل



دانشگاه اصفهان

دانشکده علوم

گروه شیمی

پایان نامه‌ی کارشناسی ارشد رشته‌ی شیمی گرایش آلی

روشی جدید برای سنتز ۱-تیوکارباموئیل-۳،۴-دی آریل-۵،۶-دی هیدرو-

-۱H

## پیراژول ها

اساتید راهنما:

دکتر احمد رضا خسروپور

دکتر ایرج محمدپور بلترک

اساتید مشاور:

دکتر شهرام تنگستانی نژاد

دکتر مجید مقدم

پژوهشگر:

بهناز شفیعی علویجه

شهریور ماه ۱۳۹۰

کلیه حقوق مادی مترتب بر نتایج مطالعات،  
ابتكارات و نوآوری های ناشی از تحقیق  
موضوع این پایان نامه متعلق به دانشگاه  
اصفهان است.

دانشگاه اصفهان



دانشگاه اصفهان

دانشکده علوم

گروه شیمی

پایان نامه‌ی کارشناسی ارشد رشته‌ی شیمی گرایش آلی خانم بهناز

شفیعی علويجه تحت عنوان

روشی جدید برای سنتز ۱-تیوکارباموئیل-۵،۳-دی آریل-۴-دی هیدرو-  
۱H-پیرازول ها

در تاریخ ۹۰/۶/۲۶ توسط هیأت داوران بررسی و با درجه ۱۵ به تصویب نهایی رسید.

امضا  
امضا  
امضا  
امضا  
امضا  
امضا  
امضا  
امضا

با مرتبه‌ی علمی دانشیار

۱- استادان راهنمای پایان نامه: دکتر احمد رضا خسرو پور

دکتر ایرج محمد پور بلترک

۲- استادان مشاور پایان نامه: دکتر شهرام تنگستانی نژاد

دکتر مجید مقدم

۳- استاد داور داخل گروه: دکتر حسن زالی

۴- استاد داور خارج گروه: دکتر کریم اسماعیل پور

دکتر اسماعیل شمس سولادی

امضای مدیر گروه

لعدیم به:

فرشتهای آسمانیم

م در و مادر هم ربانم

## به نام یگانه معبد هستی

در آغاز به درگاه آن یگانه بی‌همتا ابراز بندگی و تسلیم می‌کنم و پروردگارم را به خاطر همه آنچه که به من ارزانی داشته عاجزانه می‌ستایم و شکر می‌گذارم. از کوچکترین شروع کردم تا شاید بتوانم به بزرگترین دست یابم. اینک با تمام کوچکیم تو را سپاس ای بی نهایت مطلق.

سپاس و تشکر خالصانه‌ام را تثار دو گوهر ارزشمند زندگیم پدر و مادر عزیز و فداکارم می‌نمایم، آنان که وجودشان هستی بخش زندگیم، دعایشان روشنی بخش راهم، و راهنمایی‌هایشان دلیل موفقیتم بوده است و هم چنین لطف وجود خواهران و برادر عزیزم که تکیه‌گاهی مطمئن در تمام لحظات زندگیم بودند، نعمتی بی‌بدیل است. جبران گوشه‌ای از خدمات آنان آرزوی قلبی من است.

هیچگاه نعمت برخورداری از استادی گرانمایه همچون جناب آقای دکتر خسروپور را که با منش انسانی خویش به راهنمایی و ارشادم پرداختند، فراموش نخواهم کرد، که در طول مراحل تحقیق، راهنمایی‌های ارزنده و گرانقدرشان همواره همراهم بود و اگر گرمای حضور و کمک‌های بی‌دریغ ایشان نبود، این مهم حاصل نمی‌شد. شایسته است با ارزش‌ترین مراتب تشکر و قدردانی‌ام را تقدیم حضورشان نمایم.

سپاس فراوان از استاد گران‌قدر، جناب آقای دکتر محمدپور بلترک که که در طی این مسیر از مشورت‌های استادانه و بی‌دریغشان بهره بردم، بر خود لازم می‌دانم در کمال منت و فروتنی از ایشان که همواره پدرانه و دلسوزانه همراه من بودند و کوتاهی‌های مرا با بزرگواریشان بخشیدند تشکر و سپاس‌گزاری کنم.

از زحمات بی‌دریغ و راهنمایی‌های ارزنده‌ی استاد مشاور محترم جناب آقای دکتر تنگستانی نژاد کمال تشکر و قدردانی را دارم. هرچند که ایشان از چنان غنایی برخوردارند که هیچ قلمی را یارای تقدیر و تشکر نمی‌باشد. از استاد محترم جناب آقای دکتر مقدم که با راهنمایی‌ها و ارشادهای عالمانه‌شان در پربار شدن این پروژه روشنگر راهم بودند بی‌نهایت سپاسگزارم. امیدوارم روزی بتوانم پاسخگوی زحمات ایشان باشم.

از داور محترم خارج گروه جناب آقای دکتر اسماعیل پور بی‌نهایت قدردانی می‌نمایم. از داور محترم داخل گروه جناب آقای دکتر زالی که زحمت داوری این پایان‌نامه را تقبل نمودند صمیمانه سپاسگزارم.

از کلیه اساتید گروه شیمی بلاخسن اساتیدی که افتخار شاگردی ایشان را داشتم بسیار سپاسگزارم. از تمامی دوستان و دانشجویان عزیزی که در طی این تحقیق خالصانه مرا یاری نمودند تشکر و قدردانی می‌کنم و توفیق روز افزون این عزیزان را از خداوند منان آرزومندم. بهناز شفیعی

## چکیده

۱-تیوکارباموئیل-۳-۵،۴-دی هیدرو- $H$ -پیرازول ها ترکیبات هتروسیکلی مهمی هستند که از لحاظ دارویی و زیستی از اهمیت خاصی برخوردار می‌باشند. از این ترکیبات به عنوان دارو در درمان افسردگی، تنظیم کننده و تعدیل کننده اعصاب، ضد تشنجه، ضد التهاب، ضد سرطان، ضد باکتری، قارچ کش و علف کش استفاده می‌شود. این ترکیبات بطور گسترده به عنوان لیگاند در تهیه کمپلکس‌های بکار می‌روند. از این رو سنتز این ترکیبات دارای اهمیت زیادی می‌باشد.

مشتقات ۱-تیوکارباموئیل-۳-۵،۴-دی هیدرو- $H$ -پیرازول، به روش‌های متعددی سنتز شوند. در این پایان نامه روشی کارآمد و سبز برای سنتز این دسته از ترکیبات از طریق واکنش بین کلکون‌ها و تیوسی کاربازید در حضور مایع یونی تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید در شرایط بدون حلال تحت تابش ریز موج ارائه شده است. استفاده از تابش ریز موج برای انجام واکنش، باعث کاهش زمان واکنش، افزایش بازده محصول و جداسازی آسان می‌گردد.

در مرحله‌ی بعد واکنش تاندم سنتز مشتقات ۱-تیوکارباموئیل-۲-پیرازولین برای نخستین بار بررسی شد. بر اساس مطالعه انجام شده روشی آسان و تک ظرف بر اساس واکنش چند جزئی آلدهیدهای آروماتیک، مشتقات استو فنون و تیوسی کاربازید در حضور مایع یونی تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید برای تهیه مشتقات ۱-تیوکارباموئیل-۲-پیرازولین تحت تابش ریز موج ارائه گردید.

**کلمات کلیدی:** ۱-تیوکارباموئیل-۳-۵،۴-دی هیدرو- $H$ -پیرازول، کلکون، تیوسی کاربازید، مایع یونی تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید، تابش ریز موج، سنتز بدون حلال



## فهرست مطالب

عنوان	صفحه
-------	------

### فصل اول : مقدمه و مبانی تئوری

۱-۱-۱- فعالیت‌های بیولوژیکی و خواص دارویی مشتقات پیرازولین.....	۱
۹-۲-۱- سنتز ۱-تیوکارباموئیل-۲-پیرازولین‌ها.....	۹
۹-۱-۲-۱- استفاده از کلکون‌ها.....	۹
۹-۱-۲-۱-۱- استفاده از کلکون‌ها در حضور سدیم هیدروکسید.....	۹
۱۰-۱-۲-۱-۲- استفاده از کلکون‌ها در حضور هیدرازینیوم دی تیوسیانات.....	۱۰
۱۰-۱-۲-۱-۳-۱- تیوکارباموئیل-۲-پیرازولین‌ها با استفاده از کلکون در شرایط امواج فراصوت.....	۱۰
۱۱-۱-۲-۱-۴- استفاده از مشتقات فروسنیل کلکون.....	۱۱
۱۱-۱-۲-۱-۵- استفاده از کلکون در حضور استیک اسید.....	۱۱
۱۲-۱-۲-۱-۶- استفاده از هیدرازین هیدرات.....	۱۲
۱۳-۱-۲-۱-۷- استفاده از کلکون در حضور کاتالیست TBD.....	۱۳
۱۴-۲-۲-۱-۸- استفاده از باز مانیخ.....	۱۴
۱۵-۳-۲-۱-۹- استفاده از آلفا-هالوکتون‌ها.....	۱۵
۱۵-۴-۲-۱-۱۰- استفاده از کتون غیر اشباع در حضور هیدروژن کلراید.....	۱۵
۱۶-۵-۲-۱-۱۱- سنتز مشتقات ۱-تیوکارباموئیل-۲-پیرازولین با استفاده از نمک پیریلیوم.....	۱۶

## عنوان

## صفحه

۱۶.....	۶-۲-۱- سنتز مشتقات ۱-تیوکارباموئیل-۲-پیرازولین با استفاده از آلکین‌ها
۱۷.....	۷-۲-۱- سنتز مشتقات ۱-تیوکارباموئیل-۲-پیرازولین با استفاده از دی‌کتون‌ها
۱۸.....	۱-۳-۱- نقش مایعات یونی در واکنش‌های شیمیایی
۱۸.....	۱-۳-۱- توصیف عمومی مایعات یونی
۱۸.....	۱-۳-۱- ویژگی‌های مایعات یونی
۱۹.....	۱-۳-۱- کاربردهای مایعات یونی
۲۱.....	۴-۳-۱- TBAOH-یک حلال و کاتالیست مؤثر در سنتز ترکیبات آلی
۲۲.....	۱-۵-۳-۱- مثال‌هایی از کاربرد مایع یونی تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید
۲۲.....	۱-۵-۳-۱- تراکم آلدھید با اتیل دی آزو استات
۲۲.....	۱-۵-۳-۱- واکنش کوپلینگ آریل کلریدها
۲۳.....	۱-۵-۳-۱- سنتز مشتقات بنزایمیدازول
۲۳.....	۱-۵-۳-۱- سنتز هیدروکسی پیریدین‌ها
۲۴.....	۱-۵-۳-۱- استفاده از تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید به عنوان فعال کنندهی کاتالیست
۲۵.....	۱-۴-۱- واکنش‌های تاندم
۲۵.....	۱-۵-۱- مثال‌هایی از واکنش‌های تاندم
۲۵.....	۱-۵-۱- واکنش تاندم اکسایش هاس-بندر/ واکنش هنری برای سنتز دی‌متیل نیترو الکل‌ها از بنزیلیک هالید-

۱-۵-۲- واکنش تاندم اکسایش / استالدار کردن برای تهیه مستقیم استال از الكل..... ۲۶	عنوان
۱-۵-۳- استفاده از Bi(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> .5H <sub>2</sub> O-TBAF به عنوان یک واکنشگر موثر برای تهیه دی‌هیدروپیریمیدینون‌ها از بنزیل هالیدها..... ۲۷	صفحه
۱-۶-۱- تابش ریز موج..... ۲۸	عنوان
۱-۶-۱-۱- کاربرد ریز موج در سنتز آلی..... ۲۸	صفحه
۱-۶-۱-۲- اصول کلی..... ۲۹	عنوان
۱-۶-۱-۳- اثرات ریز موج..... ۳۰	صفحه
۱-۶-۱-۴- اثر مکانیسم بر میزان کارآبی ریز موج..... ۳۰	عنوان
۱-۶-۱-۵- اثر موقعیت حالت گذار بر میزان کارایی ریز موج..... ۳۰	صفحه
۱-۶-۱-۶- تأثیر ریز موج بر گزینش پذیری..... ۳۱	عنوان
۱-۷-۱- مثال‌هایی از واکنش‌های انجام شده تحت تابش ریز موج..... ۳۱	صفحه
۱-۷-۱-۱- سنتز ایمیدازول ۲،۴،۵-سه استخلافه (۶۵) در حضور کاتالیست مایع یونی تحت تابش ریز موج در غیاب حلال..... ۳۱	عنوان
۱-۷-۱-۲- سنتز ۲-(۴-متیل-۲-فنیل پای پیرازینیل) پیریدین-۳-کربونیتریل (۶۹) تحت تابش ریز موج..... ۳۲	صفحه
۱-۷-۱-۳- هدف تحقیق..... ۳۲	عنوان
۱-۲- دستگاه‌های مورد استفاده..... ۳۴	صفحه

## فصل دوم : بخش تجربی

## عنوان

## صفحه

۱-۱-۲- طیف سنج رزونانس مغناطیسی هسته (NMR).....	۳۴
۲-۱-۲- طیف سنج فرو سرخ (IR).....	۳۴
۳-۱-۲- دستگاه نقطه ذوب.....	۳۵
۴-۱-۲- طیف سنج جرمی.....	۳۵
۵-۱-۲- دستگاه ریز موج.....	۳۵
۶-۲- مواد مورد استفاده.....	۳۵
۷-۲- جداسازی و شناسایی محصولات.....	۳۵
۸-۲- روش عمومی سنتز کلکون‌ها (۱-۳-دی آریل-۲-پروپن-۱-آن).....	۳۶
۹-۲- تهیه ۱-تیوکارباموئیل-۳،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو-۱-پیرازول‌ها از کلکون‌ها.....	۳۶
۱۰-۲- بهینه سازی شرایط واکنش.....	۳۶
۱۱-۲- بهینه سازی حلال واکنش.....	۳۷
۱۲-۲- بهینه سازی دما.....	۳۷
۱۳-۲- بهینه سازی توان دستگاه ریز موج.....	۳۷
۱۴-۲- انتخاب کاتالیست مناسب.....	۳۸
۱۵-۲- بهینه سازی نسبت مولی مایع یونی تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید.....	۳۸
۱۶-۲- روش عمومی تهیه ۱-تیوکارباموئیل-۳،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو-۱-پیرازول‌ها از کلکون‌ها.....	۳۸

## عنوان

## صفحه

-۲-۱-۶- سنتز ۱-تیوکارباموئیل-۵-(۴-کلروفنیل)-۳-فنیل-۴،۵-دی هیدرو- $H_1$ -پیرازول از طریق واکنش ۳-	۳۹
(۴-کلرو فنیل)-۱-فنیل پروپ-۲-إن-۱-أن (کلکون)، تیوسومی کاربازید و مایع یونی تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید به عنوان یک مثال.....	۴۰
۷-۲- بازیابی مایع یونی تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید TBAOH .....	۴۰
۸-۲- سنتز مشتقات ۱-تیوکارباموئیل-۳،۴،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو- $H_1$ -پیرازول از آریل آلدهیدها و مشتقات استوفنون از طریق واکنش تاندم .....	۴۰
۸-۲-۱- بهینه سازی شرایط .....	۴۰
۸-۲-۱-۱- بهی نه سازی دما .....	۴۰
۸-۲-۲- بهی نه سازی توان دستگاه ریز موج .....	۴۰
۸-۲-۳- بهینه سازی نسبت مایع یونی تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید .....	۴۱
۹-۲- روش عمومی تهیه ترکیبات ۱-تیوکارباموئیل-۳،۴،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو- $H_1$ -پیرازول از آریل آلدهیدها و مشتقات استوفنون در حضور مایع یونی تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید از طریق واکنش تاندم .....	۴۱
۹-۲-۱- سنتز ۱-تیوکارباموئیل-۵-(۴-برموفنیل)-۳-فنیل-۴،۵-دی هیدرو- $H_1$ -پیرازول از طریق واکنش تاندم	
۴-برمو بنزالدهید، استوفنون، تیوسومی کاربازید و مایع یونی تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید به عنوان یک واکنش نمونه.....	۴۲

## فصل سوم: بحث و نتیجه گیری

۱-۳- سنتز مشتقات ۱،۳-دی آریل-۲-پروپن-۱-أن (کلکون) ...	۴۵
---	----

## عنوان

## صفحه

۲-۳- بهینه سازی شرایط واکنش برای تهیه ۱-تیوکارباموئیل-۳،۴،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو- <i>H1</i> -پیرازولها از کلکون‌ها ..... ۵۱
۳-۳- بررسی امکان بازیابی و استفاده مجدد کاتالیست مایع یونی TBAOH ..... ۶۴
۴-۳- تهیه مشتقات ۱-تیوکارباموئیل-۳،۴،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو- <i>H1</i> -پیرازول از طریق واکنش تاندم با استفاده از آلدهیدهای آромاتیک و مشتقات استوفنون ..... ۶۵
۵-۳- نتیجه گیری ..... ۷۸

## فصل چهارم: طیف‌ها

۸۱- نقاط ذوب و داده‌های طیفی ..... ۸۱
۸۵- شکل ۴-۱- طیف $^1\text{H}$ NMR ترکیب (۱۴) در حلال $\text{CDCl}_3$ ..... ۸۵
۸۶- شکل ۴-۲- طیف $^{13}\text{C}$ NMR ترکیب (۱۴) در حلال $\text{CDCl}_3$ ..... ۸۶
۸۷- شکل ۴-۳- طیف $^1\text{H}$ NMR ترکیب (۲۸) در حلال $\text{CDCl}_3$ ..... ۸۷
۸۸- شکل ۴-۴- طیف $^{13}\text{C}$ NMR ترکیب (۲۸) در حلال $\text{CDCl}_3$ ..... ۸۸
۸۹- شکل ۴-۵- طیف $^1\text{H}$ NMR ترکیب (۲۹) در حلال $\text{CDCl}_3$ ..... ۸۹
۹۰- شکل ۴-۶- طیف $^{13}\text{C}$ NMR ترکیب (۲۹) در حلال $\text{CDCl}_3$ ..... ۹۰
۹۱- شکل ۴-۷- طیف جرمی ترکیب (۲۹) ..... ۹۱
۹۲- شکل ۴-۸- طیف $^1\text{H}$ NMR ترکیب (۳۰) در حلال $\text{CDCl}_3$ ..... ۹۲
۹۳- شکل ۴-۹- طیف $^{13}\text{C}$ NMR ترکیب (۳۰) در حلال $\text{CDCl}_3$ ..... ۹۳
۹۴- شکل ۴-۱۰- طیف جرمی ترکیب (۳۰) ..... ۹۴
۹۵- منابع و مأخذ ..... ۹۵

## فهرست جداول

عنوان	صفحة
جدول ۳-۱- سنتز مشتقات کلکون.....	۴۵
جدول ۳-۲- بررسی نتایج حاصل از انجام واکنش تحت شرایط حرارتی، مافوق صوت و ریز موج.....	۵۱
جدول ۳-۳- اثر حلال‌های مختلف در راندمان واکنش تهیه مشتقات ۱-تیوکارباموئیل-۳،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو- <i>H1</i> -پیرازول از کلکون‌ها.....	۵۲
جدول ۳-۴- بررسی اثر دما در واکنش تهیه ۱-تیوکارباموئیل-۳،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو- <i>H1</i> -پیرازول‌ها از کلکون‌ها.....	۵۳
جدول ۳-۵- بررسی اثر توان دستگاه ریز موج در تهیه ۱-تیوکارباموئیل-۳،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو- <i>H1</i> -پیرازول‌ها از کلکون‌ها.....	۵۳
جدول ۳-۶- بررسی تاثیر نوع کاتالیست بر انجام واکنش.....	۵۴
جدول ۳-۷- بهینه کردن مقدار مایع یونی تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید.....	۵۵
جدول ۳-۸- سنتز مشتقات ۱-تیوکارباموئیل-۳،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو- <i>H1</i> -پیرازول‌ها از کلکون.....	۵۶
جدول ۳-۹- بررسی امکان بازیابی و استفاده مجدد کاتالیست مایع یونی تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید.....	۶۵
جدول ۳-۱۰- بررسی اثر دما در واکنش تهیه ۱-تیوکارباموئیل-۳،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو- <i>H1</i> -پیرازول‌ها از آریل آلدھیدها و مشتقات استوفنون.....	۶۶
جدول ۳-۱۱- بررسی اثر توان دستگاه ریز موج در تهیه ۱-تیوکارباموئیل-۳،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو- <i>H1</i> -پیرازول‌ها از آریل آلدھیدها و مشتقات استوفنون.....	۶۷
جدول ۳-۱۲- بهینه سازی نسبت مولی مایع یونی تترا بوتیل آمونیوم هیدروکسید در واکنش تهیه ۱-تیوکارباموئیل-۳،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو- <i>H1</i> -پیرازول‌ها از کلکون‌ها.....	۶۷

## عنوان

## صفحه

جدول ۳-۱۳ - واکنش تاندم سنتز مشتقات ۱-تیوکارباموئیل-۳،۴،۵-دی آریل-۴،۵-دی هیدرو-*H1*-پیرازول ها از آریل آلدهیدها و مشتقات استوفنون ..... ۶۹

# فصل اول

## مقدمه و مبانی تئوری

### ۱-۱- فعالیت‌های بیولوژیکی و خواص دارویی مشتقات پیرازولین

پیرازولین و مشتقاش دارای طیف وسیعی از فعالیت‌های زیستی و دارویی می‌باشند، که از جمله‌ی آن‌ها می‌توان به فعالیت‌های ضد میکروبی<sup>۱</sup> [۱]، ضد التهاب<sup>۲</sup> [۲]، ضد تومور<sup>۳</sup> [۳]، ضد افسردگی<sup>۴</sup> [۴]، تنظیم کننده و تعدیل کننده اعصاب و ضد تشنج<sup>۵-۶</sup> [۵-۶]، ضد قارچ<sup>۷</sup> [۷] و ضد آمیبی<sup>۸</sup> [۸] اشاره نمود.

۲- پیرازولین‌ها مهار کننده‌های گزینشی مونو آمین اکسیدازها<sup>۸</sup> (MAOI) می‌باشند. مونو آمین اکسیدازها در بدن در متابولیسم آمین‌هایی مثل دوپامین<sup>۹</sup> و سروتونین<sup>۱۰</sup> نقش کلیدی دارند. این آنزیم‌ها دارای دو ایزوفرم مونو آمین اکسیداز A (MAO-A) و مونو آمین اکسیداز B (MAO-B) هستند که در گزینش پذیری نسبت به مهار

<sup>۱</sup>Antimicrobial

<sup>۲</sup>Antiinflammerty

<sup>۳</sup>Antitumor

<sup>۴</sup>Antidepressant

<sup>۵</sup>Anticonvulsant

<sup>۶</sup>Antifungal

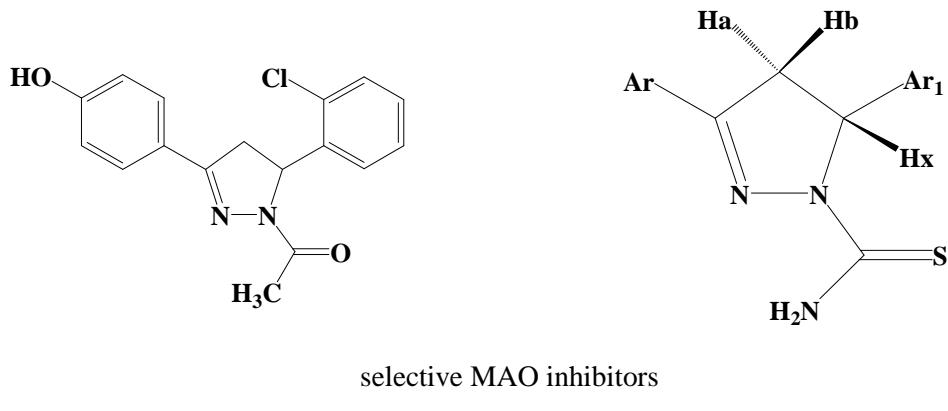
<sup>۷</sup>Antiamoebic

<sup>۸</sup>Monoamine oxidase inhibitor

<sup>۹</sup>Dopamine

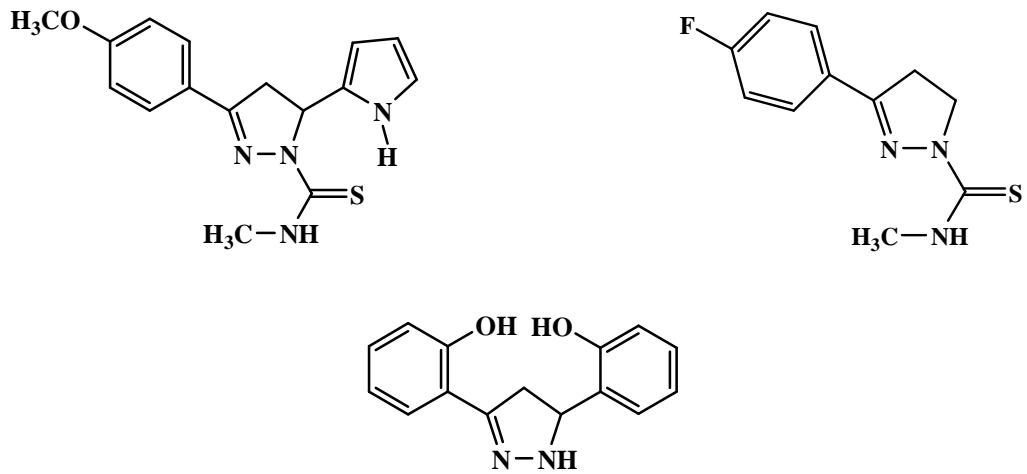
<sup>۱۰</sup>Serotonin

کننده رفتار متفاوتی نشان می‌دهند. ۲-پیرازولین‌ها به صورت انتخابی فعالیت یکی از این آنزیم‌ها را مهار نموده و به همین دلیل برای درمان اختلالات عصبی مورد مطالعه قرار گرفته‌اند (شکل ۱-۱) [۹-۱۸].



شکل ۱-۱

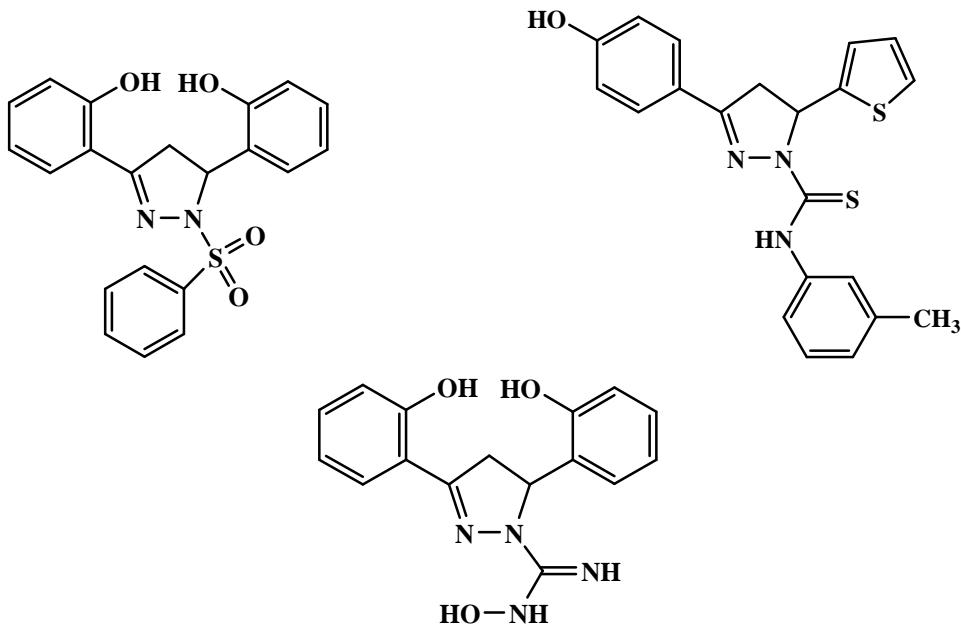
مهار کننده‌های آنزیم‌های مونو آمین اکسیداز B (MAOI-B) در درمان بیماری‌های پارکینسون<sup>۱</sup> و آلزایمر<sup>۲</sup> استفاده می‌شوند (شکل ۲-۱) [۲۱-۲۲].



شکل ۲-۱

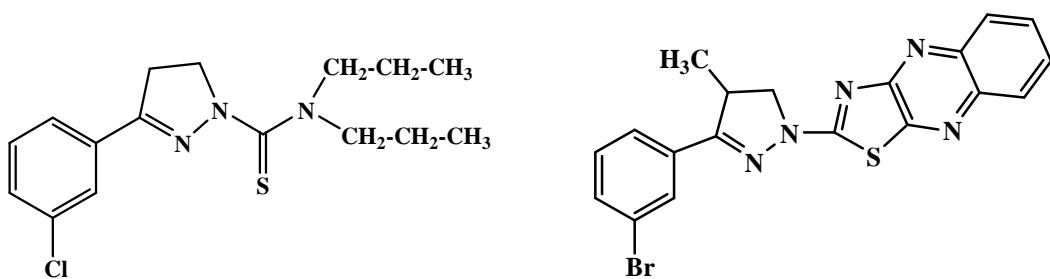
در حالی که مهار کننده‌های آنزیم‌های مونو آمین اکسیداز A (MAOI-A) به عنوان داروی ضد افسردگی و ضد اضطراب به کار می‌روند (شکل ۳-۱) [۲۳ و ۲۴].

<sup>۱</sup>Parkinson  
<sup>۲</sup>Alzheimer



شکل ۳-۱

مشتقاتی از ۱-تیوکارباموئیل-۲-پیرازولین‌ها خاصیت ضد آمیبی از خود نشان می‌دهند به طوری که در درمان بیماری‌های ناشی از عفونت‌های آمیبی مانند ورم مخاط روده و ورم کبد نقش مهمی دارند (شکل ۴-۱ و ۲۵-۳۱) [۸ و ۲۵-۳۱].



شکل ۴-۱

این ترکیبات دارای فعالیت ضد میکروبی نیز می‌باشند. به همین دلیل اخیراً از مشتقات ۱-تیوکارباموئیل-۲-پیرازولین‌ها به منظور غلبه بر گسترش سریع مقاومت دارویی حاصل از استفاده‌ی نادرست از آنتی‌بیوتیک‌ها در مدت طولانی استفاده می‌شوند (شکل ۱-۵) [۳۶-۳۲].