





دانشگاه اصفهان

دانشکدهی علوم

گروه شیمی

## پایان نامه‌ی دکتری رشته شیمی گرایش آلی

روشهای جدید برای سنتز مشتقات بازهای مانیخ در حضور کاتالیست‌های اسیدی

تثبیت شده بر روی ذرات مغناطیسی

استادان راهنما:

دکتر احمد رضا خسروپور

دکتر ایرج محمدپور-بلترک

استادان مشاور:

دکتر مجید مقدم

دکتر ولی‌ا... میرخانی

پژوهشگر:

مهدى شفيعى

۱۳۹۱ مهر ماه

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

## سپاس

خداآوند متعال را به خاطر لطف و رحمتش

از پدر و مادرم، به خاطر دعاهای خیرشان

از همسرم، به خاطر صبر و فداکاری و حمایت‌هایش

از اساتید راهنمای گرانقدرم جناب آقای دکتر احمد رضا خسروپور و جناب آقای دکتر ایرج

محمدپور به خاطر راهنمایی‌های ارزنده و کمک و تلاش فراوان در انجام کارهای پایان نامه

از اساتید مشاور محترم، جناب آقای دکتر مجید مقدم و جناب آقای دکتر والی.. میرخانی به خاطر

کمک و یاری در انجام پایان نامه

از کلیه دانشجویان مقطع تحصیلات تکمیلی بویژه دانشجویان دکتری آلی به خاطر همکاری در

آزمایشگاه

تقدیم به

همسر مهربانه

و

فرزندان عزیزم

ا

## چکیده

اساس این تحقیق بر پایه استفاده از راه کارهای سبز جهت سنتز برخی از بازهای مانیخ می‌باشد. در بین روش‌های زیست سازگار ارائه شده، استفاده از نانوکاتالیست‌های مغناطیسی، بخش اصلی را شامل می‌شود، زیرا به راحتی از محیط واکنش توسط یک آهن‌ربای خارجی قابل جداسازی می‌باشند. در این تحقیق برای اولین بار سنتز آمیدوآلکیل نفتول‌ها در حضور نانوکاتالیست‌های مغناطیسی مورد بررسی قرار گرفت.

در ابتدا تنگستوفسفریک اسید بر روی نانوذرات  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  پوشیده با هیدروکسی آپاتیت، تشییت شد و به عنوان کاتالیستی با کارایی بالا، پایدار و قابل باز چرخ، در سنتز آمیدوآلکیل نفتول‌ها به کار گرفته شد. این سیستم کاتالیستی دارای قابلیت جداسازی مغناطیسی بوده و به راحتی مورد استفاده مجدد قرار گرفت به طوری که پس از ۵ مرتبه کاهش محسوسی در فعالیت آن مشاهده نگردید.

سپس N-متیل ایمیدازولیوم هیدروژن سولفات به عنوان یک مایع یونی پروتیک بر روی نانوذرات مغناطیسی اکسید آهن سیلیکا پوش شده، تشییت گردید. این نانوکاتالیست مغناطیسی برای سنتز آمیدوآلکیل نفتول‌ها تحت شرایط عاری از حلال استفاده شد. کاتالیست قابلیت جداسازی مغناطیسی را به خوبی از خود نشان داد و بدون کاهش محسوسی در فعالیت برای ۵ بار مورد استفاده مجدد قرار گرفت.

در ادامه، تاثیر یک مایع یونی دی کاتیونی جدید متصل شده به نانوذرات مغناطیسی اکسید آهن، به عنوان یک کاتالیست سبز و قوی در سنتز کارآمد آمیدوآلکیل نفتول‌ها مورد ارزیابی قرار گرفت. به دلیل خصلت مغناطیسی بالای کاتالیست، با یک آهن‌ربای خارجی قابل بازیافت بود. کاتالیست برای ۶ بار بدون کاهش چندانی در فعالیت، مورد استفاده مجدد واقع شد.

در بخش بعدی این پایان نامه، سنتز تک ظرفی سریع، کارآمد، ساده و سبز بازهای بتی ۱-آریل(۵)-متیل ایزاؤکسازول-۳-یل آمینو(متیل)نفتالن-۲-آل‌ها طی یک واکنش چند جزیی بین آریل آلدهیدها، ۲-نفتول و ۳-آمینو-۵-متیل ایزوکسازول در آب به عنوان یک حلال زیست سازگار انجام شد. در این روش از به کارگیری کاتالیست‌های گران قیمت، حلال‌های سمی آلی یا شرایط بدون آب، اجتناب شد. همچنین محاسبات تئوری و مشاهدات تجربی نشان داد که با این روش می‌توان بازهای بتی بیس حاصل از ترفالآلدهید و ایزووفتالآلدهید را به طور دیاستروگزین تهیی نمود.

همچنین سنتز تک ظرف دیاستروگزین بازهای بتی بیس جدید از طریق واکنش تراکمی دی‌هیدروکسی نفتالن، دواکی‌والان آریل آلدهید و دواکی‌والان ۳-آمینو-۵-متیل ایزاؤکسازول انجام شد. تولید محصولات تقریباً به طور کامل و بدون استفاده از حلال یا کاتالیست صورت پذیرفت. شرایط واکنش خیلی ساده و جداسازی محصولات نیز آسان بود.

در بخش دیگر این پایان نامه بازهای بتی در سنتز ساده، کارآمد، زیست سازگار و دیاستروگزین H-نفتول-۲،۱-۳،۱] [۲] اکسازین‌های جدید از طریق واکنش ۱-آریل(۵)-متیل ایزاؤکسازول-۳-یل آمینو(متیل)نفتالن-۲-آل‌ها به عنوان بازهای بتی و آریل آلدهیدها در حضور کاتالیست پاراتولوئن سولفونیک اسید تحت شرایط عاری از حلال، مورد استفاده قرار گرفت. تولید محصولات تقریباً کامل بود. شرایط واکنش خیلی ساده و جداسازی محصول نیز به راحتی انجام پذیر بود.

ب

در پایان این تحقیق، سنتز سریع، ساده و کارآمد H-نفتو [۳،۱][۲-۱] اُکسازین‌ها از طریق یک واکنش چهار جزیی تراکمی تک ظرف بین ۲-نفتول، ۳-آمینو-۵-متیل ایزوکسازول و آریل آلدهیدها، کاتالیست شده توسط بیسموت (III) تریفلات، انجام شد. واکنش به طور کاملاً ترجیحی نفتوكسازین‌های ترانس را تولید نمود.

**کلید واژه‌ها:** نانوذرات مغناطیسی، نانو کاتالیست مغناطیسی، مایع یونی، شیمی سبز، واکنش چند جزیی، باز مانیخ، باز بتی، نفتوكسازین

## فهرست مطالب

	عنوان
صفحه	
	فصل اول: مقدمه و تئوری
۱	۱- بازهای مانیخ
۱	۱-۱- واکنش مانیخ
۲	۲- بازهای بتی
۲	۲-۱- واکنش بتی
۳	۳- سنتز بازهای بتی جدید با روش‌های گوناگون
۶	۶- خواص بیولوژیکی بازهای بتی
۸	۸- کاربرد بازهای بتی در شیمی نامتقارن
۱۰	۱۰- واکنش‌های باز بتی
۱۲	۱۲- ۳،۲-دی هیدرو-H۱- نفتو [۳،۱][e-۲،۱] [۳،۱][اکسازین‌ها]
۱۳	۱۳- سنتز مشتقات ۲،۳-دی هیدرو-H۱- نفتو [۳،۱][e-۲،۱] [۳،۱][اکسازین‌ها]
۱۳	۱۳- ۳،۲-دی هیدرو-۲-آریل-H۱- نفتو [۳،۱][e-۲،۱] [۳،۱][اکسازین‌ها]
۱۴	۱۴- سنتز مشتقات ۱،۳-دی آریل ۲،۳-دی هیدرو-H۱- نفتو [۳،۱][e-۲،۱] [۳،۱][اکسازین]
۱۵	۱۵- خواص بیولوژیکی ۲،۳-دی هیدرو-H۱- نفتو [۳،۱][e-۲،۱] [۳،۱][اکسازین‌ها]
۱۶	۱۶- آمیدو آلکیل نفتول‌ها
۱۸	۱۸- نانوذرات مغناطیسی
۱۹	۱۹- ۱-۵- خواص مغناطیسی
۲۱	۲۱- ۱-۱-۵- منحنی پسماند مغناطیسی
۲۲	۲۲- ۲-۱-۵- خاصیت سوپر پارامغناطیسی
۲۳	۲۳- ۲-۵- روش‌های سنتز نانوذرات مغناطیسی
۲۳	۲۳- ۱-۲-۵- ۱- هم رسوبی
۲۴	۲۴- ۲-۲-۵- روش میکرومولسیون
۲۵	۲۵- ۳-۲-۵- روش تجزیه حرارتی
۲۵	۲۵- ۴-۲-۵- روش سلووترمال
۲۶	۲۶- ۳-۵- پوشش‌دهی نانوذرات مغناطیسی
۲۷	۲۷- ۱-۳-۵- ۱- پوشش‌های آلی

عنوان	
صفحه	
۲۸.....	- پوشش‌های معدنی ۳-۵-۲
۲۹.....	- کاربردهای نانوذرات مغناطیسی ۴-۵-۴
۲۹.....	- روش‌های متداول شناسایی نانوذرات مغناطیسی ۵-۵-۵
۲۹.....	- اندازه و شکل ۱-۵-۵-۱
۳۰.....	- آنالیز ساختاری و عنصری ۲-۵-۵-۲
۳۰.....	- خواص مغناطیسی ۳-۵-۵-۳
۳۰.....	- شناسایی سطح ۴-۵-۵-۴
۳۱.....	- معرفی برخی راه‌کارهای سبز جهت سنتز ترکیبات آلی ۱-۶
۳۱.....	- نانوکاتالیست ۱-۶-۱
۳۳.....	- نانوکاتالیست‌های مغناطیسی ۱-۶-۱-۱
۳۵.....	- واکنش‌های چند جزیی عاری از حلال ۱-۶-۲
۳۶.....	- واکنش‌های آلی در محیط آبی ۱-۶-۳
۳۷.....	- هتروپلی اسیدها ۱-۶-۴
۳۸.....	- هتروپلی اسیدهای تثبیت شده ۱-۶-۴-۱
۳۹.....	- مایعات یونی ۱-۶-۵
۳۹.....	- مایعات یونی پروتیک ۱-۶-۵-۱
۴۰.....	- مایعات یونی تثبیت شده ۱-۶-۵-۲
۴۱.....	- نمک‌های بیسموت (III) ۱-۶-۶
<b>فصل دوم: بخش تجربی</b>	
۴۲.....	- مواد اولیه و معرفه‌های مورد استفاده ۲-۱
۴۳.....	- دستگاه‌های مورد استفاده ۲-۲
۴۳.....	- تعیین نقطه ذوب ۲-۲-۱
۴۳.....	- طیف سنج زیر قرمز (FT-IR) ۲-۲-۲
۴۳.....	- طیف سنج جرمی ۲-۲-۳
۴۴.....	- طیف سنج رزونانس مغناطیسی هسته ۲-۲-۴
۴۴.....	- حمام فرا صوت ۲-۲-۵
۴۴.....	- میکروسکوپ الکترونی روبشی SEM ۲-۲-۶
۴۴.....	- میکروسکوپ الکترونی عبوری TEM ۲-۲-۷

عنوان	
صفحه	
۴۴	-۸-۲-۲- اندازه‌گیری خواص مغناطیسی
۴۴	۹-۲-۲- آنالیز عنصری CHNS
۴۴	۱۰-۲-۲- وزن سنجی حرارتی TG-DTG
۴۴	۱۱-۲-۲- پلاسمای جفت شده القایی ICP
۴۵	۱۲-۲-۲- طیف سنج پراش اشعه ایکس XRD
۴۵	۲-۳- جداسازی و شناسایی ترکیبات
۴۵	۴-۲- تهیه نانوذرات مگنتیت ( $Fe_3O_4$ )
۴۵	۵-۲- تهیه نانوذرات مگنتیت سیلیکا پوش شده (SPION)
۴۶	۶-۲- تهیه نانوذرات اکسید آهن محصور شده با گاما هیدروکسی آپاتیت (HApEI)
۴۷	۷-۲- تهیه نانو کاتالیست مغناطیسی HPW@HApEI حاصل از ثبیت تنگستوفسفوریک اسید بر روی نانوذرات اکسید آهن محصور شده با هیدروکسی آپاتیت
۴۷	۸-۲- سنتز آمیدوالکیل نفتول‌ها در حضور نانو کاتالیست مغناطیسی HPW@HApEI
۴۸	۱-۸-۲- بهینه‌سازی مقدار ثبیت HPW بر روی بستر HApEI در سنتز آمیدوالکیل نفتول حاصل از ۴-نیترو بنزاًلدھید
۴۸	۲-۸-۲- بهینه‌سازی مقدار کاتالیست در سنتز آمیدوالکیل نفتول حاصل از ۴-نیترو بنزاًلدھید
۴۸	۳-۸-۲- بهینه‌سازی دمای واکنش در سنتز آمیدوالکیل نفتول حاصل از ۴-نیترو بنزاًلدھید
۴۸	۴-۸-۲- روش عمومی سنتز آمیدوالکیل نفتول‌ها از آلدھیدهای مربوطه در حضور نانو کاتالیست مغناطیسی HPW@HApEI
۴۹	۵-۸-۲- بررسی بازچرخ نانو کاتالیست مغناطیسی HPW@HApEI در سنتز آمیدوالکیل نفتول حاصل از ۴-نیترو بنزاًلدھید
۴۹	۶-۲- تهیه مایع یونی ۱-متیل ایمیدازولیوم هیدروژن سولفات
۴۹	۱۰-۲- تهیه نانو کاتالیست مغناطیسی $[Hmim]HSO_4@SPION$ حاصل از ثبیت ۱-متیل ایمیدازولیوم هیدروژن سولفات بر روی نانوذرات مگنتیت سیلیکا پوش شده
۵۰	۱۱-۲- سنتز آمیدوالکیل نفتول‌ها در حضور نانو کاتالیست مغناطیسی $[Hmim]HSO_4@SPION$ در سنتز آمیدوالکیل نفتول حاصل از ۱-متیل ایمیدازولیوم هیدروژن سولفات
۵۰	۱۱-۲- بهینه‌سازی مقدار ثبیت مایع یونی $Hmim]HSO_4$ بر روی بستر SPION در سنتز آمیدوالکیل نفتول حاصل از ۴-نیترو بنزاًلدھید
۵۰	۱۱-۲- بهینه‌سازی مقدار کاتالیست در سنتز آمیدوالکیل نفتول حاصل از ۴-نیترو بنزاًلدھید
۵۱	۱۱-۲- بهینه‌سازی دمای واکنش در سنتز آمیدوالکیل نفتول حاصل از ۴-نیترو بنزاًلدھید

صفحه	عنوان
۵۱	۴-۱۱-۲- روش عمومی سنتز آمیدوالکیل نفتول ها از آلدهیدهای مربوطه در حضور نانو کاتالیست مغناطیسی [Hmim]HSO <sub>4</sub> @SPION
۵۱	۴-۱۱-۳- بررسی بازچرخ نانو کاتالیست مغناطیسی [Hmim]HSO <sub>4</sub> @SPION در سنتز آمیدوالکیل نفتول حاصل از ۴-نیترو بنزآلدهید
۵۲	۴-۱۲- تهیه ترکیب ۲-کلرو-۴-بیس(۱-متیل-۳-ایمیدازولیوم)-۵،۳،۱-تری آزین دی کلرید (Cl-ACl <sub>2</sub> )
۵۲	۴-۱۳- تهیه نانو کاتالیست مغناطیسی SPION-ACl <sub>2</sub> حاصل از تثبیت (Cl-ACl <sub>2</sub> ) بر روی نانوذرات مگنتیت سیلیکا پوش شده
۵۳	۴-۱۴-۱- سنتز آمیدوالکیل نفتول ها در حضور نانو کاتالیست مغناطیسی SPION-ACl <sub>2</sub> بر روی بستر SPION، در سنتز آمیدوالکیل نفتول حاصل از ۴-نیترو بنزآلدهید
۵۳	۴-۱۴-۲- بهینه سازی مقدار تثبیت ACl <sub>2</sub> بر روی بستر SPION در سنتز آمیدوالکیل نفتول حاصل از ۴-نیترو بنزآلدهید
۵۳	۴-۱۴-۳- بهینه سازی دمای واکنش در سنتز آمیدوالکیل نفتول حاصل از ۴-نیترو بنزآلدهید
۵۴	۴-۱۴-۴- روش عمومی سنتز آمیدوالکیل نفتول ها از آلدهیدهای مربوطه در حضور نانو کاتالیست مغناطیسی SPION-ACl <sub>2</sub>
۵۴	۴-۱۴-۵- بررسی بازچرخ نانو کاتالیست مغناطیسی SPION-ACl <sub>2</sub> در سنتز آمیدوالکیل نفتول حاصل از ۴-نیترو بنزآلدهید
۵۴	۱۵-۱- سنتز ۱-(۵-متیل ایزاکسازول-۳-آمینو)(آریل)متیل ] نفتالن-۲-آل ها
۵۴	۱۵-۲- انتخاب حلal مناسب در سنتز ۱-(۵-متیل ایزاکسازول-۳-آمینو)(آریل)متیل ] نفتالن-۲-آل حاصل از ۴-نیترو بنزآلدهید
۵۵	۱۵-۳- بهینه سازی دمای واکنش در سنتز ۱-(۵-متیل ایزاکسازول-۳-آمینو)(آریل)متیل ] نفتالن-۲-آل حاصل از ۴-نیترو بنزآلدهید
۵۵	۱۵-۴- روش عمومی سنتز ۱-(۵-متیل ایزاکسازول-۳-آمینو)(آریل)متیل ] نفتالن-۲-آل ها از آلدهیدهای مربوطه در آب
۵۵	۱۶-۱- سنتز بیس[(آریل)(۵-متیل ایزاکسازول-۳-یل آمینو)متیل ] نفتالن دی آل ها
۵۵	۱۶-۲- سنتز بیس[(آریل)(۵-متیل ایزاکسازول-۳-یل آمینو)متیل ] نفتالن دی آل حاصل از کلروبنزآلدهید و ۳،۲-دی هیدروکسی نفتالن در حلal های مختلف

عنوان	
صفحه	
۲-۱۶-۲- سنتز بیس [آریل] (۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو) متیل ] نفتالن دی حاصل از ۲-کلروبنزآلدهید و ۳،۲-دی‌هیدروکسی نفتالن تحت شرایط عاری از حلال در دماهای مختلف.....	۵۵
۳-۱۶-۲- روش عمومی سنتز بیس [آریل] (۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو) متیل ] نفتالن دی ۱ل ها از آلدھیدهای مربوطه تحت شرایط عاری از حلال.....	۵۶
۲-۱۷-۲- سنتز ۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱،۲-۳-دی‌هیدرو-۱H-نفتو [۳،۱][e]اکسازین‌ها.....	۵۶
۲-۱۷-۲- سنتز ۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱،۳-دی‌هیدرو-۱H-نفتو [۳،۱][e]اکسازین حاصل از ۴-نیترو بنزآلدهید در حضور کاتالیست‌های مختلف تحت شرایط عاری از حلال.....	۵۶
۲-۱۷-۲- سنتز ۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱،۳-دی‌هیدرو-۱H-نفتو [۳،۱][e]اکسازین حاصل از ۴-نیترو بنزآلدهید در حضور مقادیر مختلف کاتالیست پاراتولوئن سولفونیک اسید تحت شرایط عاری از حلال.....	۵۶
۲-۱۷-۲- سنتز ۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱،۳-دی‌هیدرو-۱H-نفتو [۳،۱][e]اکسازین حاصل از ۴-نیترو بنزآلدهید در حضور کاتالیست پاراتولوئن سولفونیک اسید در دماهای مختلف تحت شرایط عاری از حلال.....	۵۷
۲-۱۷-۲- روش عمومی سنتز ۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱،۳-دی‌هیدرو-۱H-نفتو [۳،۱][e]اکسازین از آلدھیدهای مربوطه در حضور کاتالیست پاراتولوئن سولفونیک اسید تحت شرایط عاری از حلال.....	۵۷
۲-۱۸-۲- تهیه کاتالیست بیسموت (III) تریفلات.....	۵۷
۲-۱۹-۲- سنتز تک ظرفی ۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱،۳-دی‌هیدرو-۱H-نفتو [۳،۱][e]اکسازین‌ها.....	۵۸
۲-۱۹-۲- سنتز تک ظرفی ۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱،۳-دی‌هیدرو-۱H-نفتو [۳،۱][e]اکسازین حاصل از ۴-نیترو بنزآلدهید در حضور کاتالیست‌های مختلف تحت شرایط عاری از حلال.....	۵۸
۲-۱۹-۲- سنتز تک ظرفی ۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱،۳-دی‌هیدرو-۱H-نفتو [۳،۱][e]اکسازین حاصل از ۴-نیترو بنزآلدهید در حضور مقادیر مختلف کاتالیست بیسموت (III) تریفلات تحت شرایط عاری از حلال.....	۵۸
۲-۱۹-۲- سنتز تک ظرفی ۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱،۳-دی‌هیدرو-۱H-نفتو [۳،۱][e]اکسازین حاصل از ۴-نیترو بنزآلدهید در حضور کاتالیست بیسموت (III) تریفلات در دماهای مختلف تحت شرایط عاری از حلال.....	۵۹

عنوان	
صفحه	
۴-۱۹-۲-روش عمومی سنتز تک ظرفی ۲-۵-متیل ایزُاکسازول-۳-یل)-۱،۲،۳-دی آریل-۲،۳-دی هیدرو-	
H1-نفتو[۱،۲،۳][۳،۱]اکسازین‌ها با آریل‌های مشابه، از آلدهیدهای مربوطه در حضور کاتالیست بیسموت	
۵۹.....(III) تریفلات تحت شرایط عاری از حلال.....	
۴-۱۹-۲-روش عمومی سنتز تک ظرفی ۲-۵-متیل ایزُاکسازول-۳-یل)-۱،۲،۳-دی آریل-۲،۳-دی هیدرو-	
H1-نفتو[۱،۲،۳][۳،۱]اکسازین‌ها با آریل‌های متفاوت، از آلدهیدهای مربوطه در حضور کاتالیست بیسموت (III)	
۵۹.....تریفلات تحت شرایط عاری از حلال.....	
فصل سوم: بحث و نتیجه‌گیری	
۶۰.....۳- مقدمه .....	
۶۱.....۲-۳- بررسی سنتز آمیدوآلکیل نفتول‌ها در حضور نانوکاتالیست‌های مغناطیسی .....	
۶۱.....۱-۲-۳- بررسی سنتز آمیدوآلکیل نفتول‌ها در حضور نانوکاتالیست مغناطیسی HPW@HApEI تحت شرایط	
۶۱.....عاری از حلال.....	
۶۲.....۱-۱-۲-۳- بررسی سنتز و شناسایی نانوکاتالیست مغناطیسی HPW@HApEI .....	
۶۷.....۲-۱-۲-۳- بهینه‌سازی شرایط سنتز آمیدوآلکیل نفتول‌ها در حضور نانوکاتالیست مغناطیسی	
۶۷.....HPW@HApEI تحت شرایط عاری از حلال.....	
۶۹.....۳-۱-۲-۳- بررسی گستره سنتز مشتقات آمیدوآلکیل نفتول در حضور نانوکاتالیست مغناطیسی	
۷۱.....HPW@HApEI تحت شرایط عاری از حلال.....	
۷۱.....۴-۱-۲-۳- بررسی بازچرخ نانوکاتالیست HPW@HApEI در سنتز آمیدوآلکیل نفتول‌ها.....	
۷۲.....۲-۲-۳- بررسی سنتز آمیدوآلکیل نفتول‌ها در حضور نانوکاتالیست مغناطیسی [Hmim]HSO <sub>4</sub> @SPION	
۷۲.....تحت شرایط عاری از حلال.....	
۷۲.....۱-۲-۲-۳- بررسی سنتز و شناسایی نانو کاتالیست مغناطیسی [Hmim]HSO <sub>4</sub> @SPION .....	
۷۶.....۲-۲-۲-۳- بهینه‌سازی شرایط سنتز آمیدوآلکیل نفتول‌ها در حضور نانوکاتالیست مغناطیسی	
۷۶.....[Hmim]HSO <sub>4</sub> @SPION تحت شرایط عاری از حلال.....	
۷۸.....۳-۲-۲-۳- بررسی گستره سنتز مشتقات آمیدوآلکیل نفتول در حضور نانوکاتالیست مغناطیسی	
۷۸.....[Hmim]HSO <sub>4</sub> @SPION تحت شرایط عاری از حلال.....	
۷۸.....۴-۲-۲-۳- بازچرخ نانوکاتالیست [Hmim]HSO <sub>4</sub> @SPION در سنتز آمیدوآلکیل نفتول‌ها.....	

۳-۲-۳- بررسی سنتز آمیدوآلکیل نفتول ها در حضور نانو کاتالیست مغناطیسی SPION- $\text{ACl}_2$ تحت شرایط عاری از حلال	۸۰
۳-۲-۳-۱- بررسی سنتز و شناسایی نانو کاتالیست مغناطیسی SPION- $\text{ACl}_2$	۸۰
عنوان صفحه	
۳-۲-۳-۲-۱- بهینه‌سازی شرایط سنتز آمیدوآلکیل نفتول ها در حضور نانو کاتالیست مغناطیسی SPION- $\text{ACl}_2$ تحت شرایط عاری از حلال	۸۴
۳-۲-۳-۲-۲- بررسی گستره سنتز مشتقات آمیدوآلکیل نفتول در حضور نانو کاتالیست مغناطیسی SPION-	۸۶
۳-۲-۳-۲-۳- بررسی بازچرخ نانو کاتالیست مغناطیسی SPION- $\text{ACl}_2$ در سنتز آمیدوآلکیل نفتول ها	۸۶
۳-۲-۳-۲-۴- مکانیسم پیشنهادی سنتز مشتقات آمیدوآلکیل نفتول در حضور نانو کاتالیست مغناطیسی SPION- $\text{ACl}_2$	۸۸
۳-۲-۳-۲-۵- بررسی سنتز بازهای بتی ۱-[۵-متیل ایزاآکسازول-۳-آمینو](آریل)متیل] نفتالن-۲-آل ها	۸۸
۳-۲-۳-۲-۶- بهینه‌سازی شرایط سنتز بازهای بتی ۱-[۵-متیل ایزاآکسازول-۳-آمینو](آریل)متیل] نفتالن-۲-آل ها	۸۹
۳-۲-۳-۲-۷- بررسی گستره سنتز مشتقات باز بتی ۱-[۵-متیل ایزاآکسازول-۳-آمینو](آریل)متیل] نفتالن-۲-آل در آب	۹۰
۳-۲-۳-۲-۸- بررسی سنتز مشتقات بیس باز بتی حاصل از پارافتال دی‌آلدهید و ایزووفتال دی‌آلدهید	۹۴
۳-۲-۳-۲-۹- بررسی فضایگرینی در سنتز مشتقات بیس باز بتی حاصل از پارافتال دی‌آلدهید و ایزووفتال دی‌آلدهید	۹۵
۳-۲-۱-۱- بررسی سنتز مشتقات بیس بازهای بتی حاصل از دی‌هیدروکسی نفتالن ها	۹۸
۳-۲-۱-۲- بهینه‌سازی شرایط سنتز مشتقات بیس بازهای بتی حاصل از دی‌هیدروکسی نفتالن ها	۹۸
۳-۲-۱-۳- بررسی گستره سنتز مشتقات بیس بازهای بتی حاصل از دی‌هیدروکسی نفتالن ها	۱۰۰
۳-۲-۱-۴- بررسی سنتز ترانس ۱،۲-دی‌آریل ۳-دی‌هیدرو- $\text{H}_1\text{-نفتو}[e-2,1][3,1]$ آکسازین ها تحت شرایط عاری از حلال	۱۰۴
۳-۲-۱-۵- بهینه سازی شرایط سنتز ترانس ۱،۲-دی‌آریل ۳-دی‌هیدرو- $\text{H}_1\text{-نفتو}[e-2,1][3,1]$ آکسازین ها تحت شرایط عاری از حلال	۱۰۴
۳-۲-۱-۶- بررسی گستره سنتز مشتقات ترانس ۱،۲-دی‌آریل ۳-دی‌هیدرو- $\text{H}_1\text{-نفتو}[e-2,1][3,1]$ آکسازین ها در حضور کاتالیست پاراتولوئن سولفونیک اسید تحت شرایط عاری از حلال	۱۱۲

عنوان	صفحه
۳-۵-۳- مکانیسم پیشنهادی سنتز مشتقات ترانس ۱،۳،۲-دی آریل ۲-دی هیدرو-۱-H-نفتو ۲،۱	۱۱۸
۳-۶- بررسی سنتز تک ظرف ترانس ۱،۳،۲-دی آریل ۲-دی هیدرو-۱-H-نفتو ۲،۱ [۳،۱] [۳،۱] [۳،۱] [۳،۱] [۳،۱]	۱۱۹
۳-۶-۱- بهینه‌سازی شرایط سنتز تک ظرف ترانس ۱،۳،۲-دی آریل ۲-دی هیدرو-۱-H-نفتو ۲،۱	۱۲۰
۳-۶-۲- بررسی گستره سنتز مشتقات تک ظرف ترانس ۱،۳،۲-دی آریل ۲-دی هیدرو-۱-H-نفتو ۲،۱	۱۲۲
۳-۶-۳- مکانیسم پیشنهادی سنتز تک ظرفی مشتقات ترانس ۱،۳،۲-دی آریل ۲-دی هیدرو-۱-H-نفتو ۲،۱	۱۲۸
۳-۶-۴- نتیجه‌گیری	۱۲۹

#### فصل چهارم: داده‌های طیفی و طیف‌ها

۴-۱- نقطه‌ی ذوب و داده‌های طیفی آمیدوآلکیل نفتول‌ها	۱۳۱
۴-۱-۱- N-(فنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل) متیل‌استامید (1a)	۱۳۱
۴-۱-۲- N-(۲-کلروفنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل‌استامید (1b)	۱۳۱
۴-۱-۳- N-(۴-کلروفنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل‌استامید (1c)	۱۳۲
۴-۱-۴- N-(۴-بروموفنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل‌استامید (1d)	۱۳۲
۴-۱-۵- N-(۴-فلوروفنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل‌استامید (1e)	۱۳۲
۴-۱-۶- N-(۴-نیتروفنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل‌استامید (1f)	۱۳۲
۴-۱-۷- N-(۳-نیتروفنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل‌استامید (1g)	۱۳۳
۴-۱-۸- N-(۴-سیانوفنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل‌استامید (1h)	۱۳۳
۴-۱-۹- N-(۴-متیلفنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل‌استامید (1i)	۱۳۳
۴-۱-۱۰- N-(۴-متوكسیفنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل‌استامید (1j)	۱۳۳
۴-۱-۱۱- N-(۴-(فنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل‌[بنزا]مید (1k)	۱۳۴
۴-۱-۱۲- N-(۲-کلروفنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل-[بنزا]مید (1l)	۱۳۴
۴-۱-۱۳- N-(۲-کلروفنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل-[بنزا]مید (1m)	۱۳۴
۴-۱-۱۴- N-(۴-بروموفنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل-[بنزا]مید (1n)	۱۳۴
۴-۱-۱۵- N-(۴-فلوروفنیل)(۲-هیدروکسی‌نفتالن-۱-یل)متیل-[بنزا]مید (1o)	۱۳۵

عنوان		صفحه
.....-N-1'-N-(4-نیتروفنیل)(2-هیدروکسی نفتالن-1-یل) متیل آبنزآمید (1p)	135	
.....-N-17-1'-N-(3-نیتروفنیل)(2-هیدروکسی نفتالن-1-یل) متیل آبنزآمید (1q)	135	
.....-N-18-1'-N-(4-سیانوفنیل)(2-هیدروکسی نفتالن-1-یل) متیل آبنزآمید (1r)	135	
.....-N-19-1'-N-(4-متیل فنیل)(2-هیدروکسی نفتالن-1-یل) متیل آبنزآمید (1s)	136	
		.....-N-20-1'-N-(4-متوکسی فنیل)(2-هیدروکسی نفتالن-1-یل) متیل آبنزآمید (1t)
		.....-N-21-1'-N-(4-فرمیل فنیل)(2-هیدروکسی نفتالن-1-یل) متیل آستامید (2)
		.....-N',N-22-1'-N-(4-فنیلن بیس((2-هیدروکسی نفتالن-1-یل) متیلن) آدی استامید (3)
		.....-2- نقطه‌ی ذوب و داده‌های طیفی بازه‌ای بتی 1-[5-متیل ایزوکسازول-3-آمینو](آریل) متیل آنفتالن-2-اُل‌ها
		.....-1-[5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو](فنیل) متیل آنفتالن-2-اُل (4a)
		.....-1-[5-فلوروفنیل](5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیل آنفتالن-2-اُل (4b)
		.....-1-[5-کلروفنیل](5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیل آنفتالن-2-اُل (4c)
		.....-1-[5-کلروفنیل](5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیل آنفتالن-2-اُل (4d)
		.....-1-[5-برموفنیل](5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیل آنفتالن-2-اُل (4e)
		.....-1-[5-برموفنیل](5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیل آنفتالن-2-اُل (4f)
		.....-1-[5-نیتروفنیل](5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیل آنفتالن-2-اُل (4g)
		.....-1-[5-نیتروفنیل](5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیل آنفتالن-2-اُل (4h)
		.....-1-[5-سیانوفنیل](5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیل آنفتالن-2-اُل (4i)
		.....-1-[5-متوکسی فنیل](5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیل آنفتالن-2-اُل (4j)
		.....-1-[5-متیل فنیل](5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیل آنفتالن-2-اُل (4k)
		.....-1-[5-ایزوپروپیل فنیل](5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیل آنفتالن-2-اُل (4l)
		.....-1-[5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو](5-متیل تیوفن-2-یل) متیل آنفتالن-2-اُل (4m)
		.....-1-[5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو](4-فنیلن بیس((4-فنیلن بیس(5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیلن) آدی نفتالن-2-اُل (5)
		.....-1-[5-فنیلن بیس((4-فنیلن بیس(5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیلن) آدی نفتالن-2-اُل (6)
		.....-1-[5-فنیلن بیس((5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیلن) آدی نفتالن-2-اُل (7a)
		.....-3- نقطه‌ی ذوب و داده‌های طیفی مشتقات بازه‌ای بتی حاصل از دی هیدروکسی نفتالن‌ها
		.....-1-[5-کلروفنیل](5-متیل ایزوکسازول-3-یل آمینو) متیل آنفتالن-2-اُل (7a).....-3- بیس [S-(4-کلروفنیل)]

عنوان	صفحه
1-۴،۱-۲-۳-۴-بیس [R]-۲-کلروفنیل)(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو)متیل آفتالن-۳،۲-دی‌آل (7b)	۱۴۳.....
1-۴،۱-۳-۳-۴-بیس [R]-۲-برموفنیل)(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو)متیل آفتالن-۳،۲-دی‌آل (7c)	۱۴۴.....
1-۴،۱-۴-۳-۴-بیس [S]-۴-نیتروفنیل)(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو)متیل آفتالن-۳،۲-دی‌آل (7d)	۱۴۴.....
1-۵-۳-۴-۱-۴-بیس [S]-۴-متیل فنیل)(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو)متیل آفتالن-۳،۲-دی‌آل (7e)	۱۴۴.....
	عنوان
۱-۶-۳-۴-۵،۱-۵-بیس [R]-۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو)(فنیل)متیل آفتالن-۲،۶-دی‌آل (8a)	۱۴۵.....
۱-۷-۳-۴-۵،۱-۵-بیس [R]-۴-کلروفنیل)(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو)متیل آفتالن-۲،۶-دی‌آل (8b)	۱۴۵.....
۱-۸-۳-۴-۵،۱-۵-بیس [R]-۴-برموفنیل)(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو)متیل آفتالن-۲،۶-دی‌آل (8c)	۱۴۶.....
۱-۹-۳-۴-۵،۱-۵-بیس [R]-۳-برموفنیل)(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو)متیل آفتالن-۲،۶-دی‌آل (8d)	۱۴۶.....
۱-۱۰-۳-۴-۵،۱-۱۰-۳-۴-بیس [R]-۴-نیتروفنیل)(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو)متیل آفتالن-۲،۶-دی‌آل (8e)	۱۴۶.....
۱-۱۱-۳-۴-۵،۱-۱۱-۳-۴-بیس [R]-۴-ایزوپروپیل فنیل)(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو)متیل آفتالن-۲،۶-دی‌آل (8f)	۱۴۷.....
	عنوان
۱-۱۲-۳-۴-۵،۱-۵-بیس [S]-۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو)(تیوفن-۲-یل)متیل آفتالن-۲،۶-دی‌آل (8g)	۱۴۷.....
۱-۱۳-۳-۴-۱-۱-۴-کلروفیل)(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو) متیل آفتالن-۲،۷-دی‌آل (9a)	۱۴۷.....
۱-۱۴-۳-۴-۱-۱-۴-کلروفنیل)(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو) متیل آفتالن-۲،۷-دی‌آل (9b)	۱۴۸.....
۱-۱۵-۳-۴-۱-۱-۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو)(۴-نیتروفنیل)متیل آفتالن-۲،۷-دی‌آل (9c)	۱۴۸.....
۱-۱۶-۳-۴-۱-۱-۴-متیل فنیل)(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل آمینو) متیل آفتالن-۲،۷-دی‌آل (9d)	۱۴۹.....
۴- نقطه‌ی ذوب و داده‌های طیفی مشتقات ترانس ۱،۳-دی آریل ۲،۲-دی هیدرو- $H_1$ -نفتو [۱،۲-اکسازین‌ها]	۱۴۹.....
۱-۱-۴-۴-۲-۱-۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۳-دی فنیل-۱،۲-دی هیدرو- $H_1$ -نفتو [۱،۲-اکسازین (10a)]	۱۴۹.....
۱-۲-۴-۴-۱-۳،۱-۵-بیس (۴-فلوروفنیل)-۲-۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۳-دی هیدرو- $H_1$ -نفتو [۱،۲-اکسازین (10b)]	۱۵۰.....
۱-۳-۴-۴-۱-۳،۱-۵-بیس (۲-کلروفنیل)-۲-۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۲،۳-دی هیدرو- $H_1$ -نفتو [۱،۲-اکسازین (10c)]	۱۵۰.....
۱-۴-۴-۴-۱-۳،۱-۵-بیس (۴-کلروفنیل)-۲-۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۲،۳-دی هیدرو- $H_1$ -نفتو [۱،۲-اکسازین (10d)]	۱۵۰.....
۱-۵-۴-۴-۱-۳،۱-۵-بیس (۳-برموفنیل)-۲-۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۲،۳-دی هیدرو- $H_1$ -نفتو [۱،۲-اکسازین (10e)]	۱۵۱.....

۴-۶-۳،۱-بیس(۴-سیانوفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۲،۳-دی هیدرو-۱-H-نفتوا]e-۲،۱-اکسازین  
۱۵۱ ..... (10f)

۴-۷-۳،۱-بیس(۳-نیتروفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۲،۳-دی هیدرو-۱-H-نفتوا]e-۲،۱-اکسازین  
۱۵۲ ..... (10g)

صفحه	عنوان
۱۵۲	-۸-۴-۴-۳،۱-بیس(۴-نیتروفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۲،۳-دی هیدرو-۱-H-نفتوا]e-۲،۱-اکسازین ..... (10h)

۱۵۳	-۹-۴-۴-۳،۱-بیس(۴-متیل فنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۲،۳-دی هیدرو-۱-H-نفتوا]e-۲،۱-اکسازین ..... (10i)
-----	--

۱۵۳	-۱۰-۴-۴-۳-(۴-فلوروفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱-فنیل-۳،۲-دی هیدرو-۱-H-نفتوا]e-۲،۱-اکسازین (10j).....
-----	---

۱۵۴	-۱۱-۴-۴-۳-(۴-کلروفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱-فنیل-۳،۲-دی هیدرو-۱-H-نفتوا]e-۲،۱-اکسازین (10k).....
-----	--

۱۵۴	-۱۲-۴-۴-۳-(۴-برموفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱-فنیل-۳،۲-دی هیدرو-۱-H-نفتوا]e-۲،۱-اکسازین (10l).....
-----	--

۱۵۵	-۱۳-۴-۴-۳-(۴-نیتروفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱-فنیل-۳،۲-دی هیدرو-۱-H-نفتوا]e-۲،۱-اکسازین (10m).....
-----	---

۱۵۵	-۱۴-۴-۴-۳-(۴-متیل فنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱-فنیل-۳،۲-دی هیدرو-۱-H-نفتوا]e-۲،۱-اکسازین (10n).....
-----	---

۱۵۵	-۱۵-۴-۴-۳-(۳-متوکسی فنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱-فنیل-۳،۲-دی هیدرو-۱-H-نفتوا]e-۲،۱-اکسازین (10o).....
-----	---

۱۵۶	-۱۶-۴-۴-۳-۲-هیدروکسی فنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۱-فنیل-۳،۲-دی هیدرو-۱-H-نفتوا]e-۲،۱-اکسازین (10p).....
-----	--

۱۵۶	-۱۷-۴-۴-۱-(۴-فلوروفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۳-(۴-نیتروفنیل)-۲-۳-دی هیدرو-۱-H-نفتوا]e-۲،۱-اکسازین (10q).....
-----	--

۱۵۷	-۱۸-۴-۴-۱-(۴-کلروفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۳-(۴-نیتروفنیل)-۲-۳-دی هیدرو-۱-H-نفتوا]e-۲،۱-اکسازین (10r).....
-----	---

-۱-۴-۲-کلروفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۳-(۴-نیتروفنیل)-۲-دیهیدرو-H1-	نفتو [۱،۰]e-اکسازین (10s) ..... ۱۵۷
-۱-۴-۳-برموفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۳-(۴-نیتروفنیل)-۲-دیهیدرو-H1-	نفتو [۱،۰]e-اکسازین (10t) ..... ۱۵۸
-۱-۴-۴-۲-سیانوفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۳-(۴-نیتروفنیل)-۲-دیهیدرو-H1-	نفتو [۱،۰]e-اکسازین (10u) ..... ۱۵۸
<b>عنوان</b>	
صفحه	
-۱-۴-۴-۲-متیل فنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۳-(۴-نیتروفنیل)-۲-دیهیدرو-H1-	نفتو [۱،۰]e-اکسازین (10v) ..... ۱۵۸
-۱-۴-۴-۳-متوكسیفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۳-(۴-نیتروفنیل)-۲-دیهیدرو-H1-	نفتو [۱،۰]e-اکسازین (10w) ..... ۱۵۹
-۱-۴-۴-۴-۲-متوكسیفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۳-(۴-نیتروفنیل)-۲-دیهیدرو-H1-	نفتو [۱،۰]e-اکسازین (10x) ..... ۱۵۹
-۱-۴-۴-۵-ایزوپروپیل فنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۳-(۴-متیل فنیل)-۲-دیهیدرو-H1-	نفتو [۱،۰]e-اکسازین (10y) ..... ۱۶۰
-۱-۴-۴-۶-فلوروفنیل)-۲-(۵-متیل ایزأکسازول-۳-یل)-۳-(۴-متیل فنیل)-۲-دیهیدرو-H1-	نفتو [۱،۰]e-اکسازین (10z) ..... ۱۶۰
-۴-۵-طیف رزونانس مغناطیسی هسته‌ی ترکیبات سنتز شده	..... ۱۶۱

## فهرست شکل‌ها

صفحه	عنوان
۱	شکل ۱-۱: واکنش مانیخ
۲	شکل ۱-۲: واکنش بین ۲-نفتول و ایمین
۳	شکل ۱-۳: واکنش بتی
۳	شکل ۱-۴: مکانیسم واکنش بتی
۴	شکل ۱-۵: جایگزینی آمین نوع اول به جای آمونیاک در واکنش بتی
۴	شکل ۱-۶: سنتز باز بتی توسط آمین حلقوی پیرولیدین
۵	شکل ۱-۷: سنتز بازهای بتی با استفاده از هتروواریل آمین‌های مختلف
۵	شکل ۱-۸: سنتز مشتقات بیس باز بتی توسط ۲،۶-دی‌هیدروکسی نفتالن
۵	شکل ۱-۹: سنتز باز بتی کایرال توسط آمین کایرال
۶	شکل ۱-۱۰: سنتز مشتقات بیس باز بتی توسط دی‌آلدهیدها
۷	شکل ۱-۱۱: ترکیبی با خواص ضد باکتری
۷	شکل ۱-۱۲: سنتز مشتقاتی از باز بتی با خواص ضد باکتری
۷	شکل ۱-۱۳: برخی مشتقات باز بتی دارای خواص دارویی
۸	شکل ۱-۱۴: جداسازی اناتیومرهای موجود در مخلوط راسمیک باز بتی توسط تارتاویک اسید
۹	شکل ۱-۱۵: استفاده از باز بتی کایرال جهت تولید معرف کایرال ترکیب آلی-فلزی روی و افزایش نامتقارن آن به آلدھیدها
۹	شکل ۱-۱۶: سنترآمینوفسفونیک اسیدهای کایرال توسط باز بتی کایرال به عنوان معرف کایرال کمکی
۱۰	شکل ۱-۱۷: جداسازی اناتیومرهای موجود در مخلوط راسمیک ۲،۲-دی‌هیدروکسی-۱،۱-بی‌نفتیل توسط باز بتی کایرال
۱۰	شکل ۱-۱۸: متیل دار کردن باز بتی
۱۱	شکل ۱-۱۹: استخلاف دار نمودن نیتروژن باز بتی
۱۱	شکل ۱-۲۰: واکنش باز بتی با فسفن، اتیل بنزیمیدات و فنیل ایزوپریلانات
۱۱	شکل ۱-۲۱: واکنش باز بتی با سالیسیلیک اسید و ۴-اکسوپنتانویک اسید
۱۲	شکل ۱-۲۲: واکنش باز بتی با سالیسیل آلدھید و سنتز ترکیبات هتروسیکل
۱۳	شکل ۱-۲۳: ساختار مولکولی ۳،۲-دی‌هیدرو-۱H-نفتو[۱e-۲]اکسازین
۱۳	شکل ۱-۲۴: سنتز مشتقات ۲،۳-دی‌هیدرو-۲-آریل-۱H-نفتو[۱e-۲]اکسازین‌ها
۱۵	شکل ۱-۲۵: سنتز مشتقات ۳،۲-دی‌هیدرو-۱H-نفتو[۱e-۲]اکسازین