



۳۴۰۷



۱۳۸۱ / ۱۲ / ۱۰



دانشگاه تربیت مدرس

دانشکده علوم پایه

رساله دکتری شیمی (آلی)

ستز جدید برخی حلقه‌های هتروسیکل چهارتایی نیتروژن‌دار

محمد بیات

استاد راهنما:

دکتر عیسی یاوری

استاد مشاور:

دکتر مهران غیاثی

سال ۱۳۸۴

پائیز ۱۳۸۱

تاییدیه اعضای هیات داوران حاضر در جلسه دفاع ازرساله دکتری

اعضای هیئت داوران نسخه نهایی رساله خانم / آقای محمد بیات تحت عنوان : سنتز جدید برخی حلقه های هترو سیکل چهارتایی نیتروژن را از نظر فرم و محتوا بررسی نموده و آنرا برای اخذ درجه دکتری مورد تایید قرار دادند.

امضاء

IN

استاد

استاد

استاد

دانشیار

دانشیار

دانشیار

رتبه علمی

نام و نام خانوادگی

اعضای هیات داوران

۱- استاد راهنما

۲- استاد مشاور

۳- استاد ناظر

۴- استاد ناظر

۵- استاد ناظر

۶- استاد ناظر

۷- نماینده تحصیلات تكمیلی

دکتر عیسی یاوری

دکتر مهران غیائی

دکتر قندی

دکتر درویش

دکتر فیروز مطلوبی مقدم

دکتر خدایار قلیوند

دکتر خدایار قلیوند

دانشگاه علم و صنعت اسلامی
پردیس هندوز



بسمه تعالیٰ

آیین نامه چاپ پایان نامه (رساله) های دانشجویان دانشگاه تربیت مدرس

نظر به اینکه چاپ و انتشار پایان نامه (رساله) های تحصیلی دانشجویان دانشگاه تربیت مدرس، میمَن بخشی از فعالیتهای علمی - پژوهشی دانشگاه است بنابراین به منظور آگاهی و رعایت حقوق دانشگاه، دانش آموختگان این دانشگاه تسبیت به رعایت مزارد ذیل تعهد می شودند:

ماده ۱ در صورت اقدام به چاپ پایان نامه (رساله) های خود، مراتب را قبلًا به طور کبی به «دفتر نشر آثار علمی» دانشگاه اطلاع دهد.

ماده ۲ در صفحه سوم کاب (پس از برگ شناسنامه)، عبارت ذیل را چاپ کند:
«کتاب حاضر، حاصل پایان نامه کارشناسی ارشد /رساله دکتری نگارنده در رشته شیمی آلی است
که در سال ۱۳۸۱ در دانشکده علوم پایه دانشگاه تربیت مدرس به راهنمایی سرکار خانم /جناب
آقای دکتر عیسی پاوری مشاوره سرکار خانم /جناب آقای دکتر مهران غیاثی و مشاوره سرکار
خانم /جناب آقای دکتر از آن دفاع شده است».

ماده ۳ به منظور جبران بخشی از هزینه های انتشارات دانشگاه، تعداد یک درصد شمارگان کاب (در هر نوبت
چاپ) را به «دفتر نشر آثار علمی» دانشگاه اهدا کند. دانشگاه می تواند مازاد نیاز خود را به نفع مرکز نشر در
عرض فروش قرار دهد.

ماده ۴ در صورت عدم رعایت ماده ۳، ۵۰٪ بهای شمارگان چاپ شده را به عنوان خسارت به دانشگاه تربیت
مدرس، تأمین کند.

ماده ۵ دانشجو تعهد و قبول می کند در صورت خودداری از پرداخت بهای خسارت، دانشگاه می تواند خسارت
مذکور را از طریق مراجع قضایی مطالبه و وصول کند؛ به علاوه به دانشگاه حق می دهد به منظور استیفای
حقوق خود، از طریق دادگاه، معادل وجه مذکور در ماده ۴ را از محل توقیف کتابهای عرضه شده نگارنده
برای فروش، تأمین نماید.

ماده ۶ اینجانب محمد بیات دانشجوی رشته شیمی آلی منقطع دکتری تعهد فرق
و فضانت اجرایی آن را قبول کرده، به آن ملتزم می شوم.

نام و نام خانوادگی: محمد بیات

تاریخ و امضا:

تقدیم به:

همسر مهربان و فرزندانم

تقدیر و تشکر

از استاد گرامی وارجمتند جناب آقای دکتر عیسی یاوری که راهنمایی رساله را تقبل نمودند و همیشه از کمک ها و محبت های بی دریغ اشان بهره مند بوده ام صمیمانه تشکر و قدردانی می نمایم. بحق که ایشان اسبوه علم و حلم و دانش و اخلاق هستند.

از جناب آقای دکتر مهران غیائی استاد دوره کارشناسی ارشدم که اولین گام های تحقیق را در کنار ایشان برداشتیم و مشاورما در این رساله بودند سپاسگزارم.

از اعضای محترم هیئت داوران جناب آقای دکتر درویش، جناب آقای دکتر مهدی قندی و جناب آقای دکتر فیروز مطلوبی مقدم برای مطالعه رساله و حضور در جلسه دفاعیه تشکر می کنم.

از مدیر محترم گروه شیمی و نمایند تحصیلات تکمیلی جناب آقای دکتر قلیوند و دیگر اسا تید گروه و جناب آقای دکتر غربی و آقای دکتر یمینی، مدیران قبلی گروه شیمی سپاسگزارم.

از پدر و مادر بزرگوار و عزیزم که حق سجده شکران تا پایان عمر بر من واجب است، بخاطر زحمات و فدایکاری هایشان سپاسگزارم.

از دختر و پسر خوب و عزیزم و همسر صمیمی و مهربانم که همیشه همراه و یار من بودند سپاسگزارم.

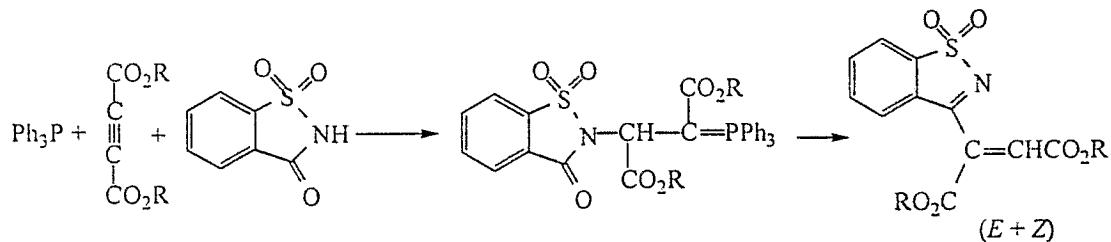
از بستگان عزیز، بویژه پدر و مادر همسرم که با حضورشان در جلسه دفاعیه باعث دلگرمی بنده شدند تشکر می کنم.

از دوست گرامی جناب آقای دکتر علی مهاجری وکلیه دوستانم در آزمایشگاه شیمی آلبی سپاسگزارم.

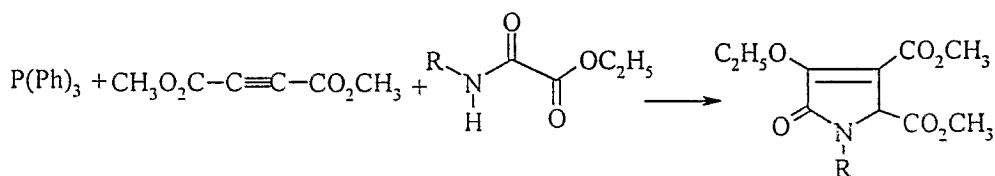
از جناب آقای بیژن زاده، آقای حسنی، آقای عباس پور و آقای الیاس شمس بخاطر همکاری صمیمانه اشان در این مدت تشکر و قدردانی می کنم.

چکیده

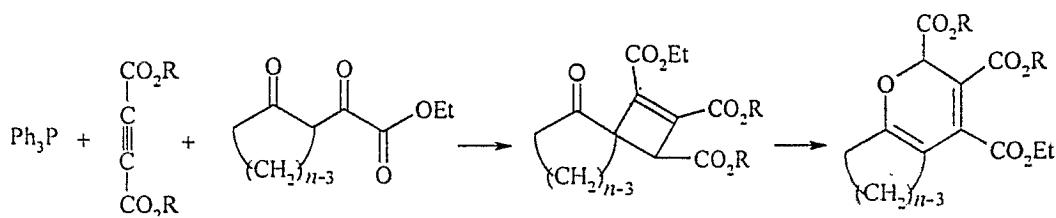
واکنش ساخارین با دی آلکیل استیلن دی کربوکسیلات‌ها در مجاورت تری‌فنیل فسفین منجر به تولید ایلیدهای پر استخلاف با بازده بسیار خوب می‌شود. از بازروانی این ایلیدها در تولوئن جوشان ترکیبات وینیل ساخارین به دست می‌آیند.



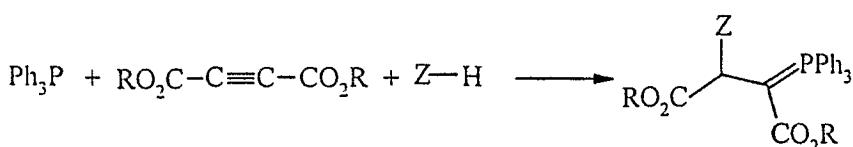
واکنش *N*-آریل-(یا *N*-آلکیل) اگزامات با دی متیل استیلن دی کربوکسیلات در حضور تری‌فنیل فسفین منجر به سنتز ترکیبات *N*-آریل-(یا *N*-آلکیل)-۳-اترکسی-۳-پیرولین-۲-اون-۴ و ۵ دی‌کربوکسیلات با بازده نسبتاً بالا می‌شود.



واکنش آرام اتیل هیدروکسی-(۲-اکسو-سیکلو آلکیلiden)-اتانوات‌ها با تری‌فنیل فسفین و دی‌آلکیل استیلن دی‌کربوکسیلات‌ها منجر به تولید ترکیبات اسپیرو می‌شود. ترکیبات اسپیرو طی یک واکنش الکتروسیکلی باز شدن حلقه و سپس انجام نوآرایی سیگماتروپی به ترکیبات ۲H-پیران تبدیل می‌شوند.



واکنش تری‌فنیل فسفین با دی‌آلکیل استیلن دی‌کربوکسیلات‌ها در حضور NH اسیدهای قوی نظیر استانیلید، مشتق‌ات استانیلید و ایمیدها منجر به سنتز ایلیدهای فسفر بلورین پایدار با بازده بسیار خوب می‌شوند. این ایلیدها بصورت مخلوط دو ایزومر هندسی هستند.



فهرست مطالب

صفحه	عنوان
	فصل اول
۱	ستز ترکیبات کربو سیکل و هترو سیکل با استفاده از واکنش ویتیگ درون مولکولی
۲	۱-۱ مقدمه
۳	۲-۱ واکنش ویتیگ
۴	۳-۱ واکنش ویتیگ درون مولکولی
۵	۴-۱ ستز حلقه های کربنی
۶	۵-۱ ستز آلکان های ممانعت شده (تحت فشار)
۷	۶-۱ ستز کتونهای α, β سیر نشده حلقوی
۸	۷-۱ ستز سیکلو پتن ها
۹	۸-۱ ستز ترکیبات اسپیرو
۱۰	۹-۱ ستز ترکیبات هترو سیکل
۱۱	۱۰-۱ ستز حلقه های هترو سیکل
۱۲	۱۱-۱ ستز حلقه های هترو سیکل چهارتایی نیتروژن دار
	فصل دوم
۱۴	ستز آسان ترکیبات وینیل ساخارین کاتالیز شده با تری فنیل فسفین
۱۵	۱-۲ مقدمه
۱۶	۲-۱ واکنش پذیری بنزوایزو تیازول ها
۱۷	۲-۲ ستز ساخارین های استخلاف دار
۱۸	۲-۳-۱ ستز ساخارین های استخلاف شده در موقعیت
۱۹	۴-۲ ستز آسان ایلیدهای ساخارین و ترکیبات وینیل ساخارین
۲۰	۵-۲ بحث و نتیجه گیری
۲۵	۶-۲ بخش تجربی
۲۵	۱-۶-۲ دستگاهها و مواد شیمیایی
۲۵	۲-۶-۲ روش کار عمومی برای تهیه ترکیب ۱۰۰ ^a
۲۸	۳-۶-۲ روش کار عمومی برای تهیه ترکیب ۱۰۲ ^a

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
۳۲	شکل ۱-۲ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۰۰a
۳۳	شکل ۲-۲ طیف ^{13}C NMR (۲۲/۵ MHz) ترکیب ۱۰۰a
۳۴	شکل ۳-۲ طیف جرمی ترکیب ۱۰۰a
۳۵	شکل ۴-۲ طیف ^{31}P NMR (۲۰۲/۵ MHz) ترکیب ۱۰۰a
۳۶	شکل ۵-۲ و ۶-۲ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) گروههای متورکسی ترکیب ۱۰۰a
۳۸	شکل ۷-۲ و ۸-۲ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) پروتون متین ترکیب ۱۰۰a
۴۰	شکل ۹-۲ طیف ^1H NMR (۹۰ MHz) ترکیب ۱۰۲-(E); a
۴۱	شکل ۱۰-۲ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب ۱۰۲-(E); a
۴۲	شکل ۱۱-۲ طیف جرمی ترکیب a
۴۳	شکل ۱۲-۲ طیف IR ترکیب a
۴۴	شکل ۱۳-۲ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۰۲a
۴۵	شکل ۱۴-۲ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب b
۴۶	شکل ۱۵-۲ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب ۱۰۲b
۴۷	شکل ۱۶-۲ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۰۲c
۴۸	شکل ۱۷-۲ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب ۱۰۲c
	فصل سوم
۴۹	ستز جدید ۳-پیرولين-۲-اون های پر استخلاف
۵۰	۱-۳ مقدمه
۵۲	۲-پیرولين-۲-اون ها (واکنش ها و روش های ستز)
۵۶	۳-ستز جدید ۳-پیرولين-۲-اون های پر استخلاف
۵۶	۴-۳ بحث و نتیجه گیری
۵۸	۵-۳ بخش تجربی
۵۸	۱-۵-۳ دستگاهها و مواد شیمیایی
۵۸	۲-۵-۳ تهیه اتیل N- آریل-(یا N-آلکیل)-اگزامات ۷۵a-h
۶۱	۳-۵-۳ روش تهیه ۳-پیرولين-۲-اون a-h ۱۳۴

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
۶۶	شکل ۱-۳ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۳۴a
۶۷	شکل ۲-۳ طیف ^{13}C NMR (۲۲/۵ MHz) ترکیب ۱۳۴a
۶۸	شکل ۳-۳ طیف جرمی ترکیب ۱۳۴a
۶۹	شکل ۴-۳ طیف IR ترکیب ۱۳۴a
۷۰	شکل ۵-۳ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۳۴b
۷۱	شکل ۶-۳ طیف ^{13}C NMR (۲۲/۵ MHz) ترکیب ۱۳۴b
۷۲	شکل ۷-۳ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۳۴c
۷۳	شکل ۸-۳ طیف ^{13}C NMR (۲۲/۵ MHz) ترکیب c
۷۴	شکل ۹-۳ طیف ^1H NMR (۹۰ MHz) ترکیب ۱۳۴d
۷۵	شکل ۱۰-۳ طیف ^{13}C NMR (۲۲/۵ MHz) ترکیب ۱۳۴d
۷۶	شکل ۱۱-۳ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۳۴e
۷۷	شکل ۱۲-۳ طیف ^{13}C NMR (۲۲/۵ MHz) ترکیب ۱۳۴e
۷۸	شکل ۱۳-۳ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۳۴f
۷۹	شکل ۱۴-۳ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۳۴h
۸۰	شکل ۱۵-۳ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب ۱۳۴h
۸۱	شکل ۱۶-۳ طیف جرمی ترکیب h
	فصل چهارم
۸۲	ستز جدید ^2H -پیران های پراستخلاف
۸۳	۱-۴ مقدمه
۸۴	۲-۴ برخی از روش‌های ستز ^2H -پیران ها
۸۴	۱-۲-۴ با تشکیل یک پیوند
۸۵	۲-۲-۴ با تشکیل دو پیوند
۸۶	۳-۲-۴ با استفاده از یک حلقه هتروسیکل
۸۶	۱-۳-۲-۴ از پیران های احیاء شده
۸۷	۲-۳-۲-۴ از پیرانون ها

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
۸۷	۳-۲-۳-۲-۴ از نمک های پیریلیوم
۸۸	۳-۴ سترز جدید ^{2}H -پیران های پر استخلاف
۸۸	۴-۴ بحث و نتیجه گیری
۹۱	۵-۴ بخش تجربی
۹۱	۱-۵-۴ روش تهیه ترکیبات d-a
۱۰۲	شکل ۱-۴ طیف ^{1}H NMR (۹۰ MHz) ترکیب ۱۵۳a
۱۰۳	شکل ۲-۴ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب ۱۵۳a
۹۲	۲-۵-۴ روش تهیه ترکیبات h-a
۱۰۴	شکل ۳-۴ طیف ^{1}H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۵۴a
۱۰۵	شکل ۴-۴ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب ۱۵۴a
۱۰۶	شکل ۵-۴ طیف جرمی ترکیب ۱۵۴a
۱۰۷	شکل ۶-۴ طیف IR ترکیب ۱۵۴a
۱۰۸	شکل ۷-۴ طیف ^{1}H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۵۴b
۱۰۹	شکل ۸-۴ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب ۱۵۴b
۱۱۰	شکل ۹-۴ طیف ^{1}H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۵۴d
۱۱۱	شکل ۱۰-۴ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب ۱۵۴d
۱۱۲	شکل ۱۱-۴ طیف IR ترکیب ۱۵۴d
۱۱۳	شکل ۱۲-۴ طیف ^{1}H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۵۴e
۱۱۴	شکل ۱۳-۴ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب ۱۵۴e
۱۱۵	شکل ۱۴-۴ طیف ^{1}H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۵۴e
۱۱۶	شکل ۱۵-۴ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب ۱۵۴e
۹۸	۳-۵-۴ روش تهیه ترکیبات h-a
۱۱۷	شکل ۱۶-۴ طیف ^{1}H NMR (۹۰ MHz) ترکیب ۱۵۵a
۱۱۸	شکل ۱۷-۴ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب ۱۵۵a
۱۱۹	شکل ۱۸-۴ طیف IR ترکیب ۱۵۵a

فهرست مطالعه

صفحه	عنوان
۱۲۰	شکل ۱۹-۴ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۵۵b
۱۲۱	شکل ۲۰-۴ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب ۱۵۵b
۱۲۲	شکل ۲۱-۴ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب ۱۵۵f
۱۲۳	شکل ۲۲-۴ طیف ^1H NMR (۹۰ MHz) ترکیب ۱۵۵g
	فصل پنجم
۱۲۴	ستز آسان ایلیدهای فسفر پایدار از ایمیدها و مشتقات استانیلید
۱۲۵	۱-۵ مقدمه
۱۲۶	۲-۵ تهیه فسفونیوم ایلیدها
۱۲۶	۱-۲-۵ تهیه فسفونیوم ایلیدها از فسفونیوم هالیدها
۱۲۶	۲-۲-۵ تهیه فسفونیوم ایلیدها از کاربین
۱۲۷	۳-۲-۵ تهیه فسفونیوم ایلیدها از کربن تراکلرید
۱۲۷	۴-۲-۵ تهیه فسفونیوم ایلیدها از ترکیبات الیفاتیک دی ازو
۱۲۷	۳-۵ ستز ایلیدهای فسفر پایدار از ایمیدها و مشتقات استانیلید
۱۲۸	۴-۵ بحث و نتیجه گیری
۱۳۱	۵-۵ بخش تجربی
۱۳۱	۱-۵-۵ روش کار عمومی برای ستز ترکیبات j ۱۷۴a-j
۱۴۱	شکل ۱-۵ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۷۴a
۱۴۲	شکل ۲-۵ طیف ^{13}C NMR (۲۲/۵ MHz) ترکیب ۱۷۴a
۱۴۳	شکل ۳-۵ طیف ^{31}P NMR (۲۰ ۲/۵ MHz) ترکیب ۱۷۴a
۱۴۴	شکل ۴-۵ طیف IR ترکیب a ۱۷۴a
۱۴۵	شکل ۵-۵ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب ۱۷۴b
۱۴۶	شکل ۶-۵ طیف ^{13}C NMR (۱۲۵/۷ MHz) ترکیب b ۱۷۴b
۱۴۷	شکل ۷-۵ طیف IR ترکیب b ۱۷۴b
۱۴۸	شکل ۸-۵ طیف جرمی ترکیب b ۱۷۴b
۱۴۹	شکل ۹-۵ طیف ^1H NMR (۵۰۰ MHz) ترکیب j ۱۷۴j

فهرست مطالب

صفحة	عنوان
١٥٠	شكل ١٠-٥ طيف ^{13}C NMR (١٢٥/٧ MHz) تركيب ١٧٤j
١٥١	شكل ١١-٥ طيف ^{31}P NMR (٢٠٢/٥ MHz) تركيب ١٧٤j
١٥٢	شكل ١٢-٥ طيف IR تركيب ١٧٤j
١٥٣	شكل ١٣-٥ طيف جرمي تركيب ١٧٤j
١٥٤	مراجع

فصل اول

ستز ترکیبات هتروسیکل و کربوسیکل
با استفاده از واکنش ویتیگ درون ملکولی

۱-۱ مقدمه

شیمی ترکیبات هتروسیکل یکی از شاخه های مهم و اصلی شیمی آلی است. هتروسیکل ها در طبیعت نیز یافت می شوند. اسیدهای نوکلئیک و آلالکالوئیدهای ایندول نمونه هایی از هتروسیکل های موجود در طبیعت هستند. هتروسیکل های سنتزی موارد مصرف گسترده ای دارند و از آنها به عنوان علف کش^۱، رنگ^۲، رساناهای آلی^۳ و بالاخره فرآورده های دارویی همچون پیپرازین^۴ که یک داروی ضد انگل روده ای است استفاده می شود. استفاده از تشکیل پیوند کربن - کربن بوسیله واکنش ویتیگ درون مولکولی یکی از روش های مؤثر و مطمئن برای سنتز ترکیبات هتروسیکل و کربوسیکل است. به این دلیل در سنتز ترکیبات آلی اهمیت دارد.

