

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ



دانشکده علوم

بخش شیمی

رساله برای دریافت درجه دکتری رشته شیمی گرایش آلی

سنتر ترکیبات هتروسیکل توسط واکنش ایلیدهای پیریدینیوم و ایزوکینولینیوم با پیوندهای دو گانه فعال و بررسی واکنشهای حلقه زایی ۱،۳-دینوکلئوفیل‌ها با ترکیباتی همچون ۲-(۱-اکسیندلین-۳-اکلیدن)مالونونیتریل‌ها و ۲،۲-اکسیران دیکربونیتریل‌ها

مؤلف:

محمد سیفی

استاد راهنمای:

دکتر حسن شیبانی

شهریور ماه ۱۳۹۲



این پایان نامه به عنوان یکی از شرایط احراز درجه دکتری به

-
گروه شیمی
دانشکده علوم
دانشگاه شهید باهنر کرمان

تسلیم شده است و هیچ گونه مدرکی به عنوان فراغت از تحصیل دوره مذبور شناخته نمی شود.

دانشجو: آقای محمد سیفی

استاد راهنمای: آقای دکتر حسن شبیانی

داور 1: آقای دکتر کاظم سعیدی

داور 2: آقای دکتر محمد رضا اسلامی

داور 3: آقای دکتر محمد اناری عباسی نژاد

نماینده تحصیلات تکمیلی: آقای دکتر مجید رحیم پور

معاون آموزشی و پژوهشی دانشکده: آقای دکتر عباس مرادیان

حق چاپ محفوظ و متعلق به دانشگاه شهید باهنر کرمان است

تقدیم به:

تقدیم با بوسه بر دستان پدر بزرگوار و مادر مهربانم

آن دو فرشته‌ای که از خواسته‌هایشان گذشتند، سختی‌ها را به جان خریدند و خود را سپر بلای مشکلات و ناملایمات کردند، تا من به جایگاهی که اکنون در آن ایستاده‌ام، برسم

به پدر و مادر همسرم که وجودشان مایه دلگرمی من است

و به:

همسرم، اسطوره زندگیم، پناه خستگیم و امید بودنم

به پاس قدردانی از قلبی آکنده از عشق و معرفت، که محیطی سرشار از سلامت، امنیت و آرامش را برای من فراهم آورده است

تقدیم:

به صمیمیت سبز و صفاتی بی‌انتهای خواهران و برادران مهربانم.

تشکر و قدردانی:

سپاس بی کران پروردگار یکتا را که هستی مان بخشید و به طریق علم و دانش رهنمونمان شد و به همنشینی رهروان علم و دانش مفتخرمان نمود و خوش چینی از علم و معرفت را روزیمان ساخت.

با تشکر از استاد گرامی جناب آقای دکتر حسن شبیانی که از آغاز تا به انجام این پایان نامه با راهنمائی های خود مرا یاری نمودند.

با قدردانی از جناب آقای دکتر محمد کاظم سعیدی، جناب آقای دکتر محمد رضا اسلامی و جناب آقای دکتر محمد اناری عباسی نژاد به خاطر قبول داوری این پایان نامه و حسن دقتی که در تصحیح آن داشتند.

با تشکر و سپاس از:

تمامی کارکنان محترم بخش شیمی به ویژه جناب آقای شهریاری، جناب آقای ابوسعیدی، جناب آقای شریفی، جناب آقای منصوری و سرکار خانم جمشیدی که همواره متحمل زحمات دانشجویان بودند.

بانقدیر و سپاس از دوستان عزیز و مهربانم، رفقای غمها و شادی هایم!

ممnon و سپاسگزار هستم از تمامی دوستان خوب و بی نظیرم؛ آقای دکتر عباس زاده، آقای دکتر خباز زاده، آقای دکتر قتالی، آقای محسنی، آقای قانعی، آقای دره گیرایی، خانم زاهدی فر، خانم بهزادی و تمامی دوستانم در آزمایشگاه شیمی آلم پیشرفته، که به لطف وجود آنان خاطرات خوشی برایم در این دوران رقم خورد.

چکیده:

در این پایان نامه واکنش هترو آروماتیک N-ایلیدهایی همچون پیریدینیوم و ایزو کینولینیوم ایلیدها، با پیوندهای دوگانه فعال جهت سنتز ترکیبات هتروسیکلیک ارائه شده است. پیریدینیوم ایلیدها با فنیل ایزو سیانات یا فنیل ایزو تیوسیانات در یک شیوه غیر معمول واکنش داده و منجر به تشکیل مشتقات آزیریدین-۲-اون یا ۲-تیون می‌گردد، در حالی که واکنش همین ایلیدها با متیل ایزو تیوسیانات، ترکیبات استامیدی مزو یونی تک استخلافی را تولید نموده‌اند. همچنین ایلیدهای ایزو کینولینیوم، با فنیل ایزو سیانات یا فنیل ایزو تیوسیانات واکنش داده و فقط حلقه‌های پنج عضوی ایمیدازو[۱،۲]ایزو کینولین-۲-(H₃)-اون یا تیون را تشکیل می‌دهند.

ایلیدهای پیریدینیوم و ایزو کینولینیوم، در واکنش حلقه زایی ۱،۳-دو قطبی با پیوند ایمینی (C=N)، شرکت نموده و منجر به تشکیل حلقه‌های پنج عضوی اسپایرو[ایمیدازو[۱،۲]پیریدین و ایزو کینولین-۲،۳-ایندولین]-۲-اون گردیده است.

علاوه بر این، واکنش‌های دیمریزاسیون و حلقه زایی ایلید ایزو کینولینیوم با ترکیب ایزو کینولین، جهت سنتز ترکیبات دیآزا-دیبنزو مورد بررسی قرار گرفته است که این واکنش‌ها در زمان‌های کوتاه با راندمان بالا انجام شده‌اند.

تعدادی از مشتقات ۲-آریلیدن[۱،۳]تیازولو[۲،۳-a-بنزیمیدازول-(H₂)۳-اون، تیازولو[۲،۳-b][۴،۲،۱]تری آزول-۶-اون و تیازولینون با بازده بالا، از طریق واکنش‌های موقعیت گزینی ۲،۲-دی سیانو اکسیران‌ها با ۲-مرکاپتو بنزیمیدازول، ۵-فنیل-H₄-۴،۲،۱-تری آزول-۳-تیول و مشتقات تیو اوره، در حضور ZrCl₄ و Bi(NO₃)₃ تهیه گردیده است.

همچنین واکنش افزایش نوکلئوفیلی هیدازین‌ها و تیو سمی یا سمی کاربازیدها با مشتقات ۲-اکسیندولین-۳-ایلیدن)مالونونیتریل که با حذف مالونونیتریل همراه بوده، مورد بررسی قرار گرفته که منجر به تشکیل مشتقات ۳-(۲-آریل هیدرازوно)ایندولین-۲-اون و ۱-(۲-اکسو ایندولین-۳-ایلیدن) سمی یا تیو سمی کاربازید گردیده است. همچنین واکنش مشتقات ایزاتین با نوکلئوفیل‌های فوق انجام شده که محصولات ۲-(۲-اکسیندولین-۳-ایلیدن)مالونونیتریل بدست آمده است.

در این پژوهه تحقیقاتی ما روشی ساده و جدید جهت سنتز موقعیت گزین ۳-سیانو-۲-پیریدون‌های فلوئوردار، به شیوه تراکم نووناگل مالونونیتریل با گروه‌های کربونیل ۱،۳-دی کربونیل‌ها، که با حلقه زایی و ایزومری شدن همراه بوده را مورد بررسی قرار داده‌ایم. قابل ذکر است که شیوه ذکر شده در واکنش با دی بنزوئیل متان، محصول ۴-آمینو-۵-بنزوئیل-۶-فنیل-H₁-پیریدین-۲-اون را

که متفاوت با محصولات فوق بوده، ایجاد می‌نماید. سنتز چنین ترکیباتی از لحاظ بیولوژیکی به دلیل وجود گروههای آمینی در حلقه ۲-پیریدون قابل توجه می‌باشد.

کلید واژه: پیریدینیوم و ایزو-کینولینیوم ایلیدها، ایزو-سیانات، ایزو-تیوسیانات، حلقه زایی ۱، ۳-دو-قطبی، ترکیبات دیآزا-دیبنزو، واکنش‌های موقعیت گزین، ۲، ۲-دی سیانو اکسیران‌ها، هیدرازون-ها، ۲-(۱-اکسیندولین-۳-ایلیدن)مالونونیتریل، ۱، ۳-دی کربونیل‌ها، ۳-سیانو-۲-پیریدون‌های فلوئوردار.

فهرست مطالب

۱	فصل اول: مقدمه
۲	۱-۱- مقدمه
۵	۱-۲-۱- هترو آروماتیک N-ایلیدها
۵	۱-۲-۱- سنتز ایلیدهای پیریدینیوم و ایزو کینولینیوم
۶	۱-۲-۱- واکنش‌های ایلیدهای پیریدینیوم و ایزو کینولینیوم
۶	۱-۲-۱-۱- واکنش‌های افزایش حلقوی ۳،۱-دوقطبی
۶	۱-۲-۱-۱-۱- سنتز مشتقات ایندولیزین‌ها و پیرولو[۱،۲-a]ایزو کینولین‌ها
۹	۱-۲-۱-۲- سنتز مشتقات ایمیدازو[۱،۲-a]ایزو کینولین
۱۰	۱-۲-۱-۲- سنتز مشتقات سیکلو پروپان
۱۱	۱-۲-۱-۲-۲- سنتز مشتقات ۲،۳-دی هیدرو فوران
۱۱	۱-۲-۱-۲-۲- سنتز آزیرین‌ها
۱۲	۱-۳-۱- لاکتم‌ها (آزیریدینون‌ها)
۱۲	۱-۳-۱-۱- سنتز α-لاکتم‌ها (آزیریدینون‌ها)
۱۴	۱-۳-۱-۲- واکنش‌های α-لاکتم‌ها (آزیریدینون‌ها)
۱۴	۱-۳-۱-۲-۱- تجزیه گرمایی
۱۵	۱-۳-۱-۲-۲- تشکیل نمک
۱۶	۱-۳-۱-۲-۳-۱- واکنش α-لاکتم‌ها با معرف‌های نوکلئوفیلی
۱۷	۱-۴-۱-۱- اکسیران کربونیتریل‌ها
۱۸	۱-۴-۱-۲- سنتز ۲-اکسیران کربونیتریل‌ها

۱۸.....	-۲-۴-۱- واکنش‌های ۲-اکسیران کربونیتریل‌ها.
۱۸.....	-۱-۲-۴-۱- اکسیران کربونیتریل‌ها در واکنش‌های ۳، ۱-دو قطبی.
۱۹.....	-۱-۲-۴-۱- واکنش‌های حلقه زایی حد واسطه‌های ۳، ۱-دو قطبی کربونیل ایلیدها.
۱۹.....	-۱-۲-۴-۱- سنتز حلقه‌های دی اکسالان و اسپاپرو دی اکسالان ایندولینون.
۲۰	-۱-۲-۴-۱- سنتز مشتقات اکسازولیدین.
۲۱.....	-۱-۲-۴-۱- سنتز مشتقات ۳، ۱-اکسا تیولان.
۲۱.....	-۱-۲-۴-۱- سنتز مشتقات ۵، ۲-دی هیدرو فوران.
۲۱.....	-۱-۲-۴-۱-۲- اکسیران کربونیتریل‌ها در واکنش با نوکلثوفیل‌ها.
۲۱.....	-۱-۲-۴-۱- سنتز مشتقات تیازولینون و تیازول.
۲۲.....	-۱-۲-۴-۱- سنتز مشتقات بنزو کسازول.
۲۳.....	-۱-۲-۴-۱- سنتز مشتقات ایمیدازول.
۲۳.....	-۱-۲-۴-۱- سنتز هالو هیدرین‌ها.
۲۳.....	-۱-۵-۱- ایزاتین.
۲۴.....	-۱-۵-۱- سنتز ایزاتین.
۲۵.....	-۱-۵-۱- واکنش‌های ایزاتین.
۲۵.....	-۱-۵-۱-۱- واکنش احیا ایزاتین.
۲۵.....	-۱-۵-۱-۲- واکنش اکسیداسیون ایزاتین.
۲۵.....	-۱-۵-۱-۳- واکنش‌های الکتروفیلی و نوکلثوفیلی ایزاتین.
۲۶.....	-۱-۵-۱-۳-۱- واکنش انواع نوکلثوفیل‌های نیتروژن دار.
۲۷.....	-۱-۵-۱-۳-۲- واکنش با ترکیبات دارای متیلن فعال.
۲۸.....	-۱-۵-۱-۳- آزمتین ایلید ایزاتین.

۲۸.....	۱-۵-۴- ایزاتین در واکنش‌های چند جزئی.....
۲۹.....	۱-۶-۲- پیریدون‌ها.....
۲۹.....	۱-۶-۱- سنتز ۲- پیریدون‌ها.....
۲۹.....	۱-۶-۱- سنتز ۲- پیریدون‌ها با استفاده از واکنش β -انامینون‌ها و ترکیبات دارای متیلن فعال...
۳۰	۱-۶-۱- سنتز ۲- پیریدون‌ها با استفاده از واکنش سه جزئی.....
۳۱.....	۱-۶-۱- سنتز ۲- پیریدون‌ها با استفاده از واکنش حلقه زایی [۴+۲]
۳۱.....	۱-۶-۱- واکنش‌های ۲- پیریدون‌ها.....

۳۳.....	فصل دوم: بخش تجربی.....
۳۴.....	۲-۱- مواد و دستگاه‌های مورد نیاز.....
۳۵.....	۲-۲- تهیه مشتقات آزیریدین-۲-اون یا ۲-تیون (3a-d)، استامیدهای مزو یونی تک استخلافی (e، f) و ایمیدازو [a-1، 2]ایزو کینولین-۲-(3H)-اون یا تیون (5a-c)
۳۶.....	۲-۲-۱: ۳- (هیدروکسی) (فیل) (متیلن)-۱-فنیل آزیریدین-۲-اون (3a)
۴۱.....	۲-۲-۲: ۳- (هیدروکسی) (متیلن)-۱-فنیل آزیریدین-۲-اون (3b)
۴۶.....	۲-۲-۳: ۳- (هیدروکسی) (فیل) (متیلن)-۱-فنیل آزیریدین-۲-تیون (3c)
۵۱.....	۲-۲-۴: ۳- (هیدروکسی) (متیلن)-۱-فنیل آزیریدین-۲-تیون (3d)
۵۶.....	۲-۲-۵: ۱- (۱-اتان تیوآمیدو-۲-اکسو-۲-فنیل اتان-۱-اید-۱-ایل) پیریدین-۱-ایوم (3e)
۶۱	۲-۲-۶: ۱- (۱-اتان تیوآمیدو-۲-متوكسی-۲-اکسو اتان-۱-اید-۱-ایل) پیریدین-۱-ایوم (3f) ..
۶۶.....	۲-۲-۷: ۱- دیهیدرو-۳- (هیدروکسی) (متیلن)-۱-فنیل ایمیدازو [a-1، 2]ایزو کینولین-
۷۱.....	۲-۲-۸: ۱- دیهیدرو-۳- (هیدروکسی) (متیلن)-۱-فنیل ایمیدازو [a-1، 2]ایزو کیونولین- (5a) (3H) ۲-اون (3b) (3H) ۲-تیون (3H) ۲

-۱۰b،۱-دیهیدرو-۳-(هیدروکسی)متولین)-۱-فنیل ایمیدازو[۱،۲]	:۹-۲-۲
۷۶.....ايزو كيونولين-۲-اون (5c).....a	
۷a-f: ۳-۲-تهيه مشتقات اسپايرو[ایمیدازو[۱،۲]پیريدین و ايزو كينولين-۲'ايندولين]-۲'-اون (7a-d)	
۸۱.....و (8a-d)	
-۱-۳-۲: ۳-(هیدروکسی)فنیل)-۱-فنیل-۸a،۳-دیهیدرو-H-اسپايرو[ایمیدازو[۱،۲]	
۸۲.....ا[پیريدين-۲'ايندولين]-۲'-اون (7a).....a	
-۲-۳-۲: ۵'-برمو-۳-(هیدروکسی)فنیل)-۱-فنیل-۸a،۳-دیهیدرو-	
۸۷.....ا[پیريدين-۲'ايندولين]-۲'-اون (7b).....a	
-۳-۳-۲: ۴-برموفنیل)(هیدروکسی)متولین)-۱-فنیل-۸a،۳-دیهیدرو-	
۹۲.....اسپايرو[ایمیدازو[۱،۲]پیريدين-۲'ايندولين]-۲'-اون (7c).....a	
-۲-۳-۴: ۵'-برمو-۳-(۴-برموفنیل)(هیدروکسی)متولین)-۱-فنیل-۸a،۳-دیهیدرو-	
۹۷.....ا[ایمیدازو[۱،۲]پیريدين-۲'اينadolin]-۲'-اون (7d).....a	
-۳-۳-۲: ۳-(هیدروکسی)متولین)-۱-فنیل-۸a،۳-دیهیدرو-H-اسپايرو[ایمیدازو[۱،۲]	
۱۰۲.....ا[پیريدين-۲'اينadolin]-۲'-اون (7e).....a	
-۶-۳-۲: ۵'-برمو-۳-(هیدروکسی)متولین)-۱-فنیل-۸a،۳-دیهیدرو-	
۱۰۷.....اسپايرو[ایمیدازو[۱،۲]پیريدين-۲'اينadolin]-۲'-اون (7f).....a	
-۷-۳-۲: ۳-(هیدروکسی)فنیل)-۱-فنیل-۱۰b،۳-دیهیدرو-H-اسپايرو[ایمیدازو[۱،۲]	
۱۱۲.....ا[ايزو كيونولين-۲'اينadolin]-۲'-اون (8a).....a	
-۸-۳-۲: ۵'-برمو-۳-(هیدروکسی)فنیل)-۱-فنیل-۱۰b،۳-دیهیدرو-	
۱۱۸.....اسپايرو[ایمیدازو[۱،۲]ا[يزو كيونولين-۲'اينadolin]-۲'-اون (8b).....a	
-۹-۳-۲: ۳-(هیدروکسی)متولین)-۱-فنیل-۱۰b،۳-دیهیدرو-H-اسپايرو[ایمیدازو[۱،۲]	
۱۲۴.....ا[ايزو كيونولين-۲'اينadolin]-۲'-اون (8c).....a	

- ۱۰-۳-۲: ۵-برمو-۳-(هیدروکسی(متولین)-۱-فنیل-۱۰^b_a-دیهیدرو-۱H-
- ۱۲۹..... اسپایرو[ایمیدازو[۱-ا-۲،۲-۳]ایندولین-۲'-اون (8d)
- ۴-۲- تهیه (۱۳a،۱۳a-دیهیدرو-۱۲a،۶a-۶bH-۱۳a-آزا-دی بنزو(a,g)فلورن-۱۳-ایل)فنیل-متانون
۱۳۴..... : (10)
- ۲-۵- تهیه (۱۴-بنزوئیل-۱۴a،۷a،۷-تراهیدرو-۱۳a،۶a-دی آزا-دی بنزو-(a,h)آتراسن-۷-ایل)
۱۴۰..... فنیل-متانون (11):
- ۲-۶- تهیه مشتقات ۴-آروئیل-۵-هیدروکسی-۱،۳-دی فنیل-۱H-۱-ایمیدازووا-(3H)-اون (12a-
۱۴۵..... (b)
- ۱۴۵..... ۱-۶-۲: ۴-بنزوئیل-۵-هیدروکسی-۱،۳-دی فنیل-۱H-۱-ایمیدازووا-(3H)-اون (12a)
- (۱۲b): ۲-۶-۲: ۴-برمو بنزوئیل)-۵-هیدروکسی-۱،۳-دی فنیل-۱H-۱-ایمیدازووا-(3H)-اون (12b)
۱۵۰.....
- ۷-۲- سنتز مشتقات ۲-آریلیدن [۳،۱][تیازولو[۲،۳]بنزایمیدازول-(2H)-۳-اون (15a-c)،
تیازولو[۲،۳][۴،۲،۱]تری آزول-۶-اون (17a-b) و تیازولینون (19a-c) در حضور ZrCl₄ و
۱۵۴..... Bi(NO₃)₃
- ۱۵۵..... ۱-۷-۲: ۲-فنیل [۳،۱][تیازولو[۲،۳]بنزایمیدازول-۳(2H)-۳-اون (15a)
- ۱۶۰..... ۲-۷-۲: ۲-(۴-کلروفنیل)[۳،۱][تیازولو[۲،۳]بنزایمیدازول-۳(2H)-۳-اون (15b)
- ۱۶۵..... ۳-۷-۲: ۵،۲-دی متولین)[۳،۱][تیازولو[۲،۳]بنزایمیدازول-۳(2H)-۳-اون (15c)
- ۱۷۰..... ۴-۷-۲: ۵-(۴-کلروفنیل)-۲-فنیل تیازولو[۴،۲،۱][b-۲،۳]تری آزول-۶(5H)-۳-اون (17a)
- ۱۷۵..... ۵-۷-۲: ۵-دی متولین)-۲-فنیل تیازولو[۴،۲،۱][b-۲،۳]تری آزول-۶(5H)-۳-اون (17b)
- ۸-۲- سنتز مشتقات ۳-(۲-آریل هیدرازونو)ایندولین-۲-اون و ۱-(۲-اکسو ایندولین-۳-ایلیدن)
۱۸۰..... سمی یا تیو سمی کاربازید (22a-j)

۱۸۱.....	۹-۲- سنتز مشتقات اسپايرو (ایندولین-۳،۴-[تیادیازول]-۲-اون (25a, b)
۱۸۱.....	۹-۲- ۱: ۵'-فنیل آمینو-H ³ -اسپايرو (ایندولین-۳،۴-[تیادیازول]-۲-اون (25a)
۱۸۲.....	۹-۲- ۲: ۵-برمو-۵'-فنیل آمینو-H ³ -اسپايرو (ایندولین-۳،۴-[تیادیازول]-۲-اون (25b)
۱۸۷.....	۱۰-۲- سنتز ۳-سیانو-۲-پیریدون‌های فلوئوردار (28a-b)
۱۸۷.....	۱۰-۲- ۱: ۶،۴-بیس (تری فلوئورو متیل)-۱،۲-دی هیدرو-۲-اکسو پیریدین-۳-کربو نیتریل (28a)
۱۹۲.....	۱۰-۲- ۲: ۴-(تری فلوئورو متیل)-۱،۲-دی هیدرو-۲-اکسو-۶-(تیوفن-۲-ایل)پیریدین-۳-کربو نیتریل (28b)
۱۹۷.....	۱۱-۲- سنتز ۴-آمینو-۵-بنزوئیل-۶-فنیل-H ¹ -پیریدین-۲-اون (30)
۱۹۷.....	۱۱-۲- ۱: ۴-آمینو-۵-بنزوئیل-۶-فنیل-H ¹ -پیریدین-۲-اون (30)

۲۰۲.....	فصل سوم: بحث و نتیجه گیری
۳-۱- تهیه مشتقات آزیریدین-۲-اون یا ۲-تیون (3a-d)، استامیدهای مزو یونی تک، استخلافی (3e, f) و ایمیدازو [a-۱، ۲-ایزو کینولین-۲-(3H)-اون یا تیون (5a-c)	
۲۰۳.....	۳-۱-۱- واکنش حد واسط پیریدینیوم ایلید بدست آمده از نمک پیریدینیوم (1a)، با فنیل ایزوسیانات (2a)
۲۰۵.....	۳-۱-۲- واکنش حد واسط پیریدینیوم ایلید حاصل شده از نمک پیریدینیوم (1b)، با فنیل ایزوتیوسیانات (2b)
۲۰۶.....	۳-۱-۳- واکنش حد واسط پیریدینیوم ایلیدها بدست آمده از نمک‌های پیریدینیوم (1a, b)، با متیل ایزوتیوسیانات (2c)
۲۰۷.....	۳-۱-۴- واکنش حد واسط ایزو کینولینیوم ایلید بدست آمده از نمک ایزو کینولینیوم (4a)، با فنیل ایزوسیانات (2a)
۲۰۸.....	

- ۳-۱-۵- واکنش حد واسط ایزوکینولینیوم ایلید حاصل شده از نمک ایزوکینولینیوم (4a)، با فنیل ایزو تیو سیانات (2b) ۲۰۹
- ۳-۲- تهیه مشتقات اسپایرو[ایمیدازو[۲،۱a-پیریدین و ایزو کینولین-۲'-ایندولین]-۲'-اون (7a-f) ۲۱۱
- ۳-۲-۱- واکنش حد واسط پیریدینیوم ایلید بدست آمده از نمک پیریدینیوم (1a)، با ۳-(فنیل ایمینو)ایندولین-۲-اون (6a) ۲۱۲
- ۳-۲-۲- واکنش حد واسط ایزوکینولینیوم ایلید بدست آمده از نمک ایزوکینولینیوم (4b)، با ۳-(فنیل ایمینو)ایندولین-۲-اون (6a) ۲۱۳
- ۳-۳- واکنش های نمک فناصل ایزوکینولینوم بر مید در دمای محیط در حضور تری اتیل آمین ۲۱۵
- ۳-۳-۱- سنتر تک ظرفی (۱۳a, ۱۳a-دی هیدرو-۶bH-۶a, ۶a-دی آزا-دی بنزو(a,g)فلورن-۱۳-ایل) فنیل-متانون (10) در دمای محیط با استفاده از کاتالیست بازی ۲۱۵
- ۳-۳-۲- سنتر تک ظرفی (۱۴-بنزوئیل-۷a, ۷a, ۷a-دی تراهیدرو-۱۳a, ۶a, ۶a-دی آزا-دی بنزو-آتراسن-۷-ایل) فنیل-متانون (11) در دمای محیط با استفاده از کاتالیست بازی ۲۱۷
- ۳-۴- برسی واکنش پذیری آزیریدینونها با فنیل ایزو سیانات ۲۱۸
- ۳-۴-۱- واکنش ۳-(هیدرو کسی) (فنیل) متیلن)-۱-فنیل آزیریدین-۲-اون (3a)، با فنیل ایزو سیانات (2a) ۲۲۰
- ۳-۵- سنتر مشتقات ۲-آریلیدن [۳،۱-تیازولو[۲،۳a-بنزیمیدازول-۲H]-۳-اون (15a-c)، ۲-آریلیدن [۳،۱-تیازولو[۲،۳a-بنزیمیدازول-۲H]-۳-اون (15a-c)] ۲۲۱
- ۳-۵-۱- سنتر مشتقات ۲-آریلیدن [۳،۱-تیازولو[۲،۳a-بنزیمیدازول-۲H]-۳-اون (15a-c)] ۲۲۲
- ۳-۵-۱-۱- واکنش ۲-مرکاپتو بنزیمیدازول (14)، با ۳-فنیل اکسیران-۲، ۲-دی کربو نیتریل (13a) ۲۲۳

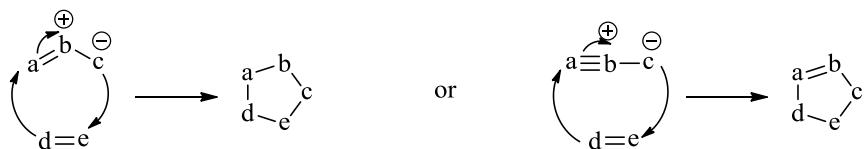
-۳-۵-۲-بررسی واکنش پذیری ۱،۱-دی سیانو اپوکسیدها با ترکیب ۵-فنیل-۴H-۴-تری-۲-آزول-۳-تیول (۱۶)	۲۲۴
-۳-۵-۲-واکنش ۵-فنیل-۴H-۴،۲،۱-تریآزول-۳-تیول (۱۶) با ۳-۵،۲-دی متوكسی فنیل	۲۲۴
اکسیران-۲،۲-دی کربونیتریل (۱۳c)	
-۳-۶-بررسی واکنش پذیری ایزاتین یا ۲-اکسیندولین-۳-ایلیدن)مالونو نیتریل با مشتقات هیدرازین	۲۲۶
-۳-۷-ستنتر مشتقات اسپایرو(ایندولین-۳'-۲،۳،۱)-[۴،۳،۱]-تیادیازول)-۲-اوون (25a, b)	۲۲۷
-۳-۷-۱-واکنش ۴-فنیل تیو سمی کاربازید (24) با ۲-(۵-برمو-۲-اکسیندولین-۳-ایلیدن)مالونونیتریل (20d) یا ۵-برمو ایزاتین (23d)	۲۲۸
-۳-۸-ستنتر ۳-سیانو-۲-پیریدونهای فلوئوردار (28a-b)	۲۲۹
-۳-۸-۱-واکنش مالونونیتریل (27)، با ۴،۴-تری فلوئورو-۱-(تیوفن-۲-ایل)بوتان-۱ او۳-دی اوون (26b)	۲۳۰
-۳-۹-ستنتر ۴-آمینو-۵-بنزوئیل-۶-فنیل-۱H-پیریدین-۲-اوون (30)	۲۳۱
منابع	۲۳۴

فصل اول

مقدمہ

۱-۱- مقدمه

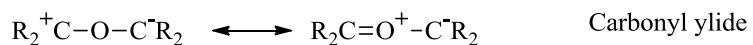
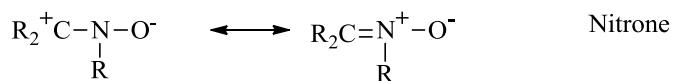
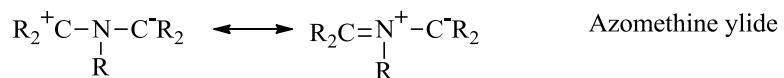
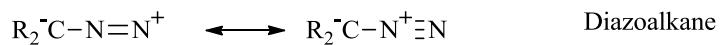
واکنش‌های حلقه زایی^۱ یکی از مهمترین فرآیندهای سنتزی در شیمی آلی بوده، که از دو جنبه سنتزی و مکانیسمی از اهمیت خاصی برخوردار می‌باشد. در این بین، حلقه زایی‌های ۱، ۳-دو قطبی^۲، که مفاهیم اولیه آن در دهه ۱۹۶۰ بوسیله هویزن^۳ و همکارانش ارائه گردیده است، از اهمیت بسیار بالایی برخوردار می‌باشند [۱]. این دسته از واکنش‌ها به طور گسترده در سنتز حلقه‌های پنج عضوی کاربرد دارند [۲] و مطابق طرح زیر نمایش داده می‌شوند. در این واکنش‌ها مولکول ۱، ۳-دو قطبی به صورت $a-b-c$ و مولکول‌های دو قطبی دوست^۴ به فرم $d-e$ نمایش داده شده‌اند (طرح ۱).



طرح ۱-۱- شماتیکی از واکنش‌های حلقه زایی ۱، ۳-دو قطبی

۱، ۳-دو قطبی‌ها سیستم‌هایی دارای یک پیوند π همراه با یک اتم با بار منفی که می‌توان ساختارهای رزونانسی با حداقل جدایی بارهای مثبت و منفی را برای آنها در نظر گرفت، می‌باشند. در ضمن در این سیستم π یکی از اتم‌های تشکیل دهنده سیستم دارای کمبود الکترونی با بار مثبت می‌باشد و این باعث واکنش پذیری بالای این ترکیبات می‌گردد. با توجه به اتم‌های تشکیل دهنده این سیستم‌ها و قرار گرفتن بارهای مثبت و منفی روی اتم‌های متفاوت، تعداد متنوعی از این دسته ترکیبات شناخته شده است که، تعدادی از آنها در طرح زیر نشان داده شده‌اند (طرح ۲).

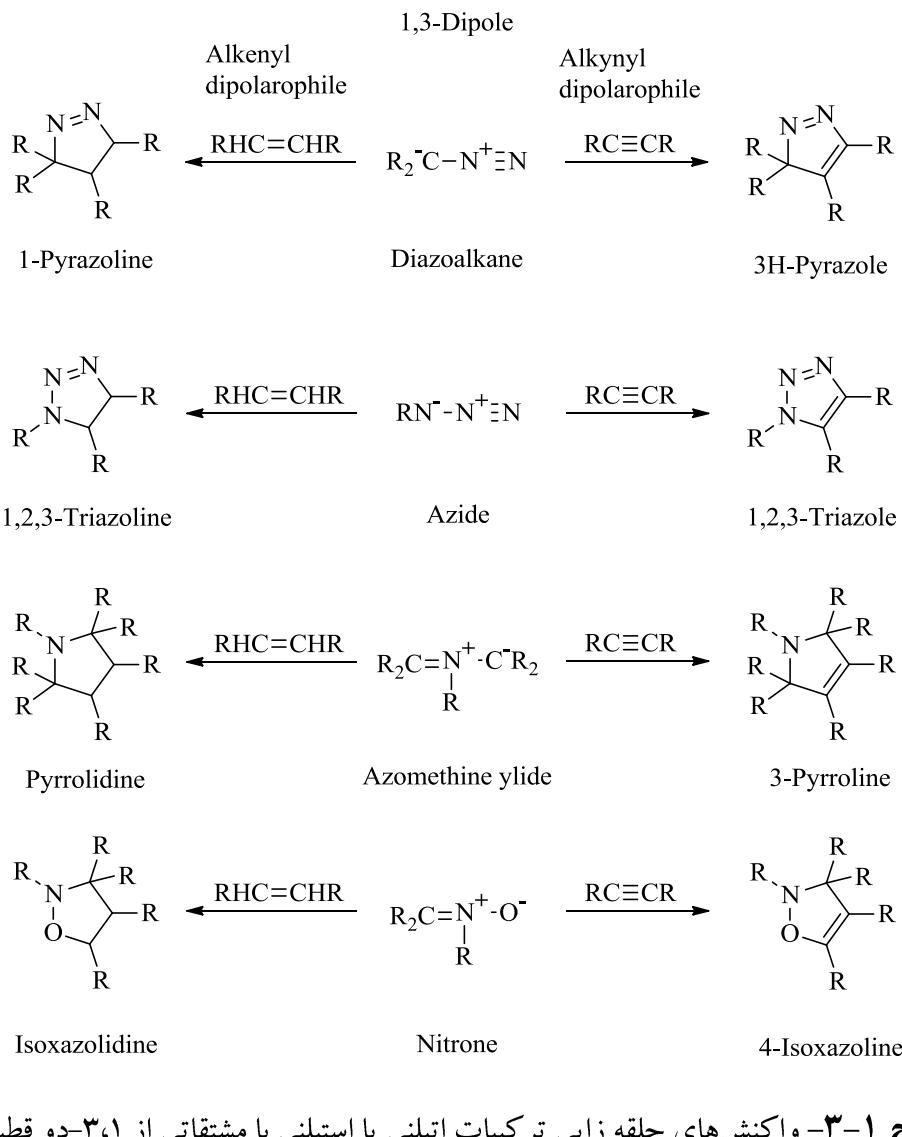
-
1. Cycloaddition reaction
 2. 1,3-Dipolar cycloadditions
 3. Huisgen
 4. Dipolarophile



طرح ۱-۲- انواع مولکول‌های ۱، ۳-دو قطبی

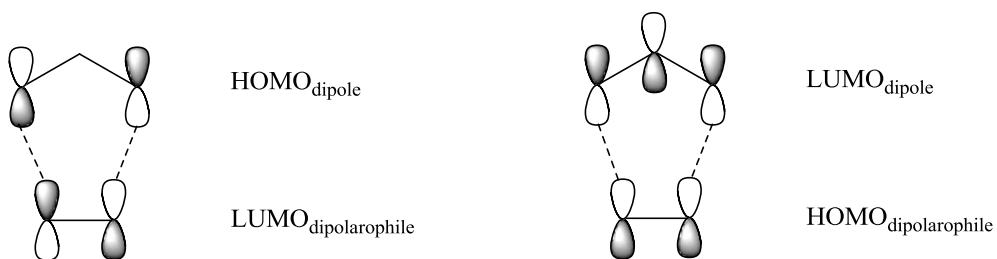
۱، ۳-دو قطبی‌ها با گروه‌های همچون، آلکن یا آلکین‌های استخلاف‌دار، کربونیل، ایمین، آزو و نیترو که به عنوان دو قطبی دوست عمل نموده، وارد واکنش حلقه زایی گشته و محصولات هتروسیکلیک متنوعی را ایجاد می‌نمایند. واکنش پذیری این دسته از ترکیبات به استخلاف‌های موجود در پیوند π دو قطبی دوست‌ها و ماهیت ۱، ۳-دو قطبی وابسته می‌باشد.

با توجه به تنوع این دسته از واکنش‌ها، در زیر چند مورد از واکنش‌های حلقه زایی ترکیبات اتیلینی یا استیلنی با مشتقاتی از ۱،۳-دو قطبی‌ها که منجر به تشکیل حلقه‌های هتروسیکلیک پنج عضوی می‌گردد، آورده شده است (طرح ۳).



طرح ۱-۳- واکنش‌های حلقه زایی ترکیبات اتیلینی یا استیلنی با مشتقاتی از ۱،۳-دو قطبی‌ها

در این دسته از واکنش‌ها پیوندهای شکسته یا تشکیل شده، حاصل شرکت نمودن شش الکترون، که شامل چهار الکترون از سیستم‌های ۱،۳-دو قطبی و دو الکترون از مولکول‌های دو قطبی دوست بوده، می‌باشد [۳]. با توجه به نوع برهم کنش می‌توان اوربیتال‌های HOMO و LUMO را به یکی از، ۱،۳-دو قطبی یا دو قطبی دوست نسبت داد (طرح ۴).



طرح ۱-۴- حالت گذار واکنش‌های حلقه زایی ۱،۳-دو قطبی

با توجه به تنوع بالای ۱،۳-دو قطبی‌ها، در زیر به هترو آروماتیک N-ایلیدها^۱ که به عنوان ایلید آزومتین^۲ معروف می‌باشند، اشاره می‌گردد.

۱-۲- هترو آروماتیک N-ایلیدها

هترو آروماتیک N-ایلیدها که جزء ایلیدهای آزومتین بوده، به عنوان ۱،۳-دو قطبی در واکنش‌های متنوعی شرکت می‌کنند. ایلیدهای پیریدینیوم و ایزوکینولینیوم^۳ مهم‌ترین عضو این دسته از ایلیدها می‌باشند. این ایلیدها با شرکت در واکنش‌های افزایش حلقوی ۱،۳-دو قطبی، کاربرد روز افروزی در سنتز حلقه‌های پنج عضوی دارند [۲-۴]. علاوه بر این در بعضی موارد ایلیدهای پیریدینیوم [۵] و ایزوکینولینیوم [۶] در واکنش‌هایی با پیوندهای دو گانه شرکت نموده که، پیریدین و ایزوکینولین به عنوان گروه ترک کننده عمل می‌کنند.

۱-۲-۱- سنتز ایلیدهای پیریدینیوم و ایزوکینولینیوم

ایلیدهای پیریدینیوم و ایزوکینولینیوم با حذف پروتون از نمک‌های پیریدینیوم (۱) و ایزوکینولینیوم (۲) مربوطه در حضور بازهای مختلفی مانند تری اتیل آمین [۷]، پتانسیم کربنات [۸]، سدیم هیدرید [۹] و غیره تولید می‌شوند (طرح ۵). این ترکیبات حاصل آلکیلاسیون نیتروژن پیریدین یا ایزوکینولین، در نتیجه واکنش با ترکیبات α -هالوژن کربونیل به عنوان معرف‌های آلکیله کننده، می‌باشند. با توجه به مقاله‌های منتشر شده در این زمینه، این واکنش‌ها در دمای اتاق در حلال‌هایی همچون دی اتیل اتر [۱۰]، استون [۱۱] و در دمای رفلکس در بتزن [۱۲] می‌توانند، انجام شوند (طرح

1. Heteroaromatic N-ylides

2. Azomethine ylide

3. Pyridinium and isoquinolinium ylides