



VELVET

کل

دانشکده علوم پایه

گروه شیمی

(گرایش آلب)

عنوان:

ستز چندجزیی برخی ایندولیل آلکان ها، ایندولیل اکسیندول ها و کرومین ها در مایعات یونی

از:

معصومه شریفی کیاسرایی

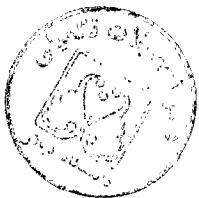
استاد راهنما:

دکتر کورش راد مقدم

۱۳۸۹/۷/۲

اسفند ۸۸

دانشکده شیمی  
کل



۱۴۱۵۵۲

تقدیم به

تندیس مسلم واژه های عشق، ایثار و درایت

## پدر و مادر بزرگوار

و

## همسر مهرپانم

و تابناک ترین ستارگان آسمان زندگیم، خواهران و برادران نازنینم

که در هماره سبز بودنم می کوشند.

سر و جودشان همیشه سرسبز و استوار

به کوشش همه دست نیکی برمی

بیا تا جهان را به بد نسپریم

همان به که نیکی بود یادگار

نباشد همی نیک و بد پایدار

با زبان و قلمی ناتوان، خالصانه و فروتنانه به بزرگواریهای فرزانگان دانشوری که توان و دانش خود را با محبت و اخلاص در اختیار

قرار دادند، سر فرود می آورم.

سپاس فراوان از:

استاد راهنمای بزرگوارم جناب آقای دکتر رادمقدم که در تمامی مراحل این رساله مرا یاری دادند

استادان بزرگوار جناب آقای پروفسور عیسی یاوری، جناب آقای پروفسور شیرینی و جناب آقای پروفسور محمودی که زحمت داوری  
این رساله را به عهده داشتند

جناب آقای دکتر سعیدی، نماینده محترم تحصیلات تکمیلی

جناب آقای دکتر قلمی، مدیر محترم گروه شیمی

استاد گرانمایه جناب آقای دکتر علی اکبر که همواره از نظر علمی و فکری از مساعدتهای ایشان بهره بردم  
کارشناسان محترم گروه شیمی، خانم ها پور کریم، قدس خواه، هادیان، مرادی، لطیفی و ساکت

همکاران و دوستانی که دوران تحصیلی مملو از خاطرات خوب با آنان بودن است، آقایان فلاح، شرافتی، آقای دکتر نیک پسنده، آقای

دکتر عاشورنیا و آقای دکتر کیانی و سرکار خانم دکتر یوسف تبار، سرکار خانم دکتر کشاورز، سرکار خانم دکتر عابدینی، سرکار

خانم دکتر ابراهیمیان، سرکار خانم دکتر حبیبی و سرکار خانم دکتر عظیمی

از خالق منان توفيق بهروزی را برای این عزیزان خواهانم.

ثابت قدم باشیم و بکوشیم که نامید نشویم

آنگاه که گردون به مراد نمی چرخد.

ط

ع

چکیده فارسی

چکیده انگلیسی

## بخش اول: سنتز مشتقات بیس ایندولیل آلان

## مقدمه و تئوری

۱	۱-۱-۱-۱ مقدمه
۳	۱-۱-۱-۲ واکنش های چند جزئی
۳	۱-۱-۱-۳ ایندول
۸	۱-۱-۲-۱-۱ منابع طبیعی تهیه مشتقات ایندول
۹	۱-۱-۲-۳-۱-۱ کاربرد مشتقات ایندول در صنایع مختلف
۱۱	۱-۱-۴-۱-۱ سنتز ایندول و مشتقات آن
۱۳	۱-۱-۴-۱-۱-۱ سنتز فیشر
۱۳	۱-۱-۴-۱-۱-۲ سنتز بارتولی
۱۴	۱-۱-۴-۱-۱-۳ سنتز ایندول با استفاده از گرماكافت-آر يدوسينامات
۱۵	۱-۱-۴-۱-۱-۴ سنتز ایندول های دارای استخلاف در موقعیت-۲ و -۳
۱۵	۱-۱-۴-۱-۱-۵ نمونه های دیگر از سنتز ایندول
۱۶	۱-۱-۵-۱-۱ واکنشهای ایندول
۱۷	۱-۱-۵-۱-۱-۱ واکنش ایندول با سولفونیل کلرايد
۱۸	۱-۱-۵-۱-۱-۲ آکلیل دار کردن ایندول
۱۹	۱-۱-۵-۱-۱-۳ آلیل دار کردن ایندول
۲۰	۱-۱-۵-۱-۱-۴ سنتز ایندول-۳-ایل تترامتیل سیکلوپروپیل کون
۲۰	۱-۱-۵-۱-۱-۵ سنتز ۳-تیوسیانو ایندول ها
۲۱	۱-۱-۵-۱-۱-۶ آسیل دار کردن فریدل-کرافس درون مولکولی ایندول
۲۱	۱-۱-۶-۱-۱ بیس ایندولیل آلانها
۲۲	۱-۱-۶-۱-۱-۱ اهمیت دارویی بیس ایندولیل آلانها
۲۳	۱-۱-۶-۱-۱-۲ سنتز بیس ایندولیل آلانها
۲۳	۱-۱-۶-۱-۱-۳ سنتز بیس ایندولیل آلانها با استفاده از نیترون ها

۱-۱-۶-۲-۲-۲-۲-۱-۱	ستز بیس ایندولیل آلکان‌ها با استفاده از ترکیبات استیلنی.....
۱-۱-۶-۲-۳-۲-۲-۱-۱	ستز بیس ایندولیل آلکان‌ها با استفاده از آلدیدها و کتون‌ها.....
۱-۱-۷-۱-۱-۲-۶-۲-۱-۱	مایعات یونی.....
۱-۱-۷-۱-۱-۲-۷-۱-۱	تاریخچه مایعات یونی.....
۱-۱-۷-۱-۱-۲-۷-۱-۱	کاتیون‌های مایعات یونی.....
۱-۱-۷-۱-۱-۲-۷-۱-۱	آنیون‌های مایعات یونی.....
۱-۱-۷-۱-۱-۴-۷-۱-۱	مایعات یونی از نوع یون دوقطبی.....
۱-۱-۷-۱-۱-۵-۷-۱-۱	نمونه‌هایی از کاربرد مایعات یونی در ستز مواد آلی.....

## ۲-۱-بحث و نتیجه گیری

۱-۱-۲-۱-۱-۳	هدف تحقیق.....
۱-۱-۲-۱-۲-۳	روش تحقیق.....
۱-۱-۲-۱-۳-۲-۳	مکانیسم کلی واکنش.....
۱-۱-۲-۱-۴-۲-۳	ستز بیس ایندولیل متان‌ها.....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۳	ستز ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(فنیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱a).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۴	ستز ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(۴-متوکسیفنیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱b).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۵	ستز ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(۴-متیلفنیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱c).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۶	ستز ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(۴-نیتروفنیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱d).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۷	ستز ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(۴-کلروفنیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱e).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۸	ستز ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(۳-نیتروفنیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱f).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۹	ستز ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(فنیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱g).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۱۰	ستز ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(۴-متیل فنیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱h).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۱۱	ستز بیس ایندولیل کتون‌ها.....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۱۲	ستز ۴-متیل-۲-((H1)-ایندول-۳-ایل)-پنتان-۲-اون (۳۴a).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۱۳	ستز ۳-متیل-۲-((H1)-ایندول-۳-ایل)-۳،۳-دیفنیل پروپ-۲-ان-۱-اون (۳۴b).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۱۴	ستز ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)-۱،۳-دیفنیل پروپ-۲-ان-۱-اون (۳۴c).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۱۵	ستز ۴-((H1)-ایندول-۳-ایل)-پنتان-۲-اون (۳۳a).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۱۶	ستز ۴-((H1)-ایندول-۳-ایل)-پنتان-۲-اون (۳۳b).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۱۷	ستز ۳،۴-بیس((H1)-ایندول-۳-ایل)-پنتان-۲-اون (۳۳c).....
۱-۱-۲-۴-۲-۳-۱۸	پیشنهاد برای کارهای آینده.....

۱-۳-۱ کارهای تجربی	
۱-۳-۱ تکنیک‌های عمومی	
۵۶	۱-۳-۱ روش تهیه مایع یونی $N,N,N,N'$ -ترامتیل گوانیدینیوم تری فلات (TMGT <sub>f</sub> )
۵۶	۱-۳-۲ روش تهیه مایع یونی $N,N,N,N'$ -ترامتیل گوانیدینیوم تری فلورو استات (TMGT)
۵۶	۱-۳-۳ روش بازیافت مایع یونی از محیط واکنش
۵۷	۱-۳-۴ روش تهیه ۳-(H1-ایندول-۳-ایل)(فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱a)
۵۷	۱-۳-۵ روش تهیه ۳-(H1-ایندول-۳-ایل)(فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱b)
۵۸	۱-۳-۶ روش تهیه ۳-(H1-ایندول-۳-ایل)(۴-متوكسی فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱c)
۵۸	۱-۳-۷ روش تهیه ۳-(H1-ایندول-۳-ایل)(۴-متیل فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱d)
۵۹	۱-۳-۸ روش تهیه ۳-(H1-ایندول-۳-ایل)(۴-نیترو فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱e)
۵۹	۱-۳-۹ روش تهیه ۳-(H1-ایندول-۳-ایل)(۴-کلروفیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱f)
۵۹	۱-۳-۱۰ روش تهیه ۳-(H1-ایندول-۳-ایل)(۳-نیترو فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱g)
۶۰	۱-۳-۱۱ روش تهیه ۳-(H1-ایندول-۳-ایل)(فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱h)
۶۰	۱-۳-۱۲ روش تهیه ۳-(۲-متیل-۳-ایل)(۴-متیل فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱i)
۶۰	۱-۳-۱۳ روش تهیه ۴-(۲-متیل-۳-ایندول-۳-پنتن-۲-اون (۳۴a)
۶۱	۱-۳-۱۴ روش تهیه ۳-(۲-متیل-۳-ایل)-۱،۳-دی فنیل پروپ-۲-ان-۱-اون (۳۴b)
۶۱	۱-۳-۱۵ روش تهیه ۳-(۵-برمو-H1-ایندول-۳-ایل)-۱،۳-دی فنیل پروپ-۲-ان-۱-اون (۳۴c)
۶۲	۱-۳-۱۶ روش تهیه ۴،۴-بیس(H1-ایندول-۳-ایل)پتان-۲-اون (۳۳a)
۶۲	۱-۳-۱۷ روش تهیه ۴،۴-بیس(۵-برمو-H1-ایندول-۳-ایل)پتان-۲-اون (۳۳b)
۶۳	۱-۳-۱۸ روش تهیه ۳،۳-بیس(۵-برمو-۱-H1-ایندول-۳-ایل)-۵-دی متیل سیکلو هگزانون (۳۳c)

## طیف‌ها

۱-۳-۱ HNMR و IR طیف	
۶۵	۱-۳-۱ HNMR و IR طیف ترکیب ۳-(H1-ایندول-۳-ایل)(۴-متوكسی فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱b)
۶۶	۱-۳-۱ HNMR و IR طیف ترکیب ۳-(H1-ایندول-۳-ایل)(۴-متیل فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱c)
۶۷	۱-۳-۱ HNMR و IR طیف ترکیب ۳-(H1-ایندول-۳-ایل)(۴-نیترو فنیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱d)
۶۸	۱-۳-۱ HNMR و IR طیف ترکیب ۳-(H1-ایندول-۳-ایل)(۴-کلروفیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱e)
۶۹	۱-۳-۱ HNMR و IR طیف ترکیب ۳-(H1-ایندول-۳-ایل)(۳-نیترو فنیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱f)
۷۰	۱-۳-۱ HNMR و IR طیف ترکیب ۳-(۲-متیل-۳-ایندول-۳-ایل)(فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱g)
۷۱	۱-۳-۱ HNMR و IR طیف ترکیب ۳-(۲-متیل-۳-ایندول-۳-ایل)(۴-متیل فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱h)
۷۲	۱-۳-۱ HNMR و IR طیف ترکیب ۳-(۲-متیل-۳-ایندول-۳-ایل)-۱،۳-دی فنیل پروپ-۲-ان-۱-اون (۳۴b)
۷۳	۱-۳-۱ <sup>13</sup> CNMR طیف (۳-۲-متیل-۱-H1-ایندول-۳-ایل)-۱،۳-دی فنیل پروپ-۲-ان-۱-اون (۳۴b)
۷۳	۱-۳-۱ IR طیف (۵-برمو-۱-H1-ایندول-۳-ایل)-۱،۳-دی فنیل پروپ-۲-ان-۱-اون (۳۴c)

..... طیف Mass و $^1\text{H}$ NMR (۳-۵-برمو-۱-ایندول-۳-ایل)۱-دی فنیل پروپ-۲-ان-۱-اون (۳۴c)	۷۴
..... طیف $^{13}\text{C}$ NMR (۳-۵-برمو-۱-ایندول-۳-ایل)۱-دی فنیل پروپ-۲-ان-۱-اون (۳۴c)	۷۵
..... طیف IR ترکیب (۴،۴-بیس(۱H-ایندول-۳-ایل)پتان-۲-اون (۳۲a))	۷۵
..... طیف Mass و $^1\text{H}$ NMR ترکیب (۴،۴-بیس(۱H-ایندول-۳-ایل)پتان-۲-اون (۳۲a))	۷۶
..... طیف $^{13}\text{C}$ NMR ترکیب (۴،۴-بیس(۱H-ایندول-۳-ایل)پتان-۲-اون (۳۲a))	۷۷
..... طیف IR ترکیب (۴،۴-بیس(۵-برمو-۱-ایندول-۳-ایل)پتان-۲-اون (۳۲b))	۷۷
..... طیف Mass و $^1\text{H}$ NMR ترکیب (۴،۴-بیس(۵-برمو-۱-ایندول-۳-ایل)پتان-۲-اون (۳۲b))	۷۸
..... طیف $^{13}\text{C}$ NMR ترکیب (۴،۴-بیس(۵-برمو-۱-ایندول-۳-ایل)پتان-۲-اون (۳۲b))	۷۹
..... طیف IR (۳،۳-بیس(۵-برمو-۱-ایندول-۳-ایل)-۵-دی متیل سیکلوهگزانون (۳۳c))	۷۹
..... طیف Mass و $^1\text{H}$ NMR (۳،۳-بیس(۵-برمو-۱-ایندول-۳-ایل)-۵-دی متیل سیکلوهگزانون (۳۳c))	۸۰
..... طیف $^{13}\text{C}$ NMR (۳،۳-بیس(۵-برمو-۱-ایندول-۳-ایل)-۵-دی متیل سیکلوهگزانون (۳۳c))	۸۱
..... مراجع	۸۳

## بخش دوم: ستز مشتقات بیس ایندولیل ایندولین-۲-اون

## ۱-۲ مقدمه و تئوری

..... ۱-۱ مقدمه	۸۸
..... ۲-۱-۲ ایزاتین	۸۸
..... ۳-۱-۲ سنتز ایزاتین و مشتقات آن	۸۹
..... ۴-۱-۲ سنتز سندمایر	۸۹
..... ۵-۱-۲ سنتز استول	۹۰
..... ۶-۱-۲ واکنش پذیری ایزاتین	۹۱
..... ۷-۱-۲ نمونه هایی از واکنش های گروه کربونیل ایزاتین	۹۲
..... ۸-۱-۲ آ-آلکیل دار شدن ایزاتین	۹۳
..... ۹-۱-۲ اکسیندول	۹۴
..... ۱۰-۱-۲ ۳-هیدروکسی اکسیندول	۹۴
..... ۱۱-۱-۲ سنتز ۳-هیدروکسی اکسیندول به روش برموآلیل دار کردن ایزاتین	۹۴
..... ۱۲-۱-۲ سنتز ۳-هیدروکسی اکسیندول با استفاده از واکنشگر گرینیار	۹۵
..... ۱۳-۱-۲ سنتز ۳-هیدروکسی اکسیندول با استفاده از آ-آلکیل هالیدها	۹۵
..... ۱۴-۱-۲ تراکم آلدولی برای سنتز ۳-هیدروکسی اکسیندول	۹۶

۱۱-۱-۳ سنتر-۳-هیدروکسی اکسیندول با استفاده از روش بیلیس-هیلمن.....	۹۶
۱۲-۱-۲ سنتر-۳-ایندولیل-۳-هیدروکسی اکسیندول.....	۹۷
۱۳-۱-۲ بیس ایندولیل اکسیندول.....	۹۷
۱۴-۱-۲ سنتر بیس ایندولیل اکسیندول در حضور سیلیکا سولفوریک اسید .....	۹۸
۱۵-۱-۲ سنتر بیس ایندولیل اکسیندول در حضور کاتالیزگر CAN .....	۹۸
۱۶-۱-۲ سنتر بیس ایندولیل اکسیندول در حضور ید.....	۹۸
۱۷-۱-۲ سنتر بیس ایندولیل اکسیندول در حضور آنزیم .....	۹۹

## ۲-۲ بحث و نتیجه گیری

۱۰۱ ..... ۱-۲-۲ هدف تحقیق.....
۱۰۱ ..... ۲-۲-۲ روش تحقیق.....
۱۰۳ ..... ۳-۲-۲ مکانیسم کلی واکنش .....
۱۰۴ ..... ۴-۲-۲ بهینه سازی شرایط واکنش.....
۱۰۵ ..... ۵-۲-۲ سنتر-۳-(ایندول-۳-ایل)-۳-هیدروکسی ایندولین-۲-اوون (۳).....
۱۰۶ ..... ۶-۲-۲ سنتر ۳،۳-بیس (ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اوون های مترارن (۴).....
۱۰۶ ..... ۱-۶-۲-۲ سنتر ۳،۳-بیس (H۱-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اوون (۴a).....
۱۰۷ ..... ۲-۶-۲-۲ سنتر ۵-متوكسی-۳،۳-بیس (۱-متیل-H۱-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اوون (۴b).....
۱۰۸ ..... ۳-۶-۲-۲ سنتر ۵-برمو-۳،۳-بیس (۱-متیل-H۱-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اوون (۴c).....
۱۰۹ ..... ۴-۶-۲-۲ سنتر ۳،۳-بیس (۲-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اوون (۴d).....
۱۱۰ ..... ۵-۶-۲-۲ سنتر ۵-نیترو-۳،۳-بیس (۱-متیل-H۱-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اوون (۴e).....
۱۱۱ ..... ۶-۶-۲-۲ سنتر ۵-فلوئورو-۳،۳-بیس (۱-متیل-H۱-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اوون (۴f).....
۱۱۲ ..... ۷-۲-۲-۲ سنتر ۳،۳-بیس (ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اوون های نامترارن (۵).....
۱۱۳ ..... ۱-۷-۲-۲ سنتر ۳،۳-بیس (ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اوون (۵a).....
۱۱۳ ..... ۲-۷-۲-۲ سنتر ۳-(H۱-ایندول-۳-ایل)-(۵)-سیانو-۱H-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اوون (۵b).....
۱۱۵ ..... ۳-۷-۲-۲ سنتر ۳-(H۱-ایندول-۳-ایل)-(۵)-برمو-۱H-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اوون (۵c).....
۱۱۶ ..... ۴-۷-۲-۲ سنتر ۱-متیل-۳-(H۱-ایندول-۳-ایل)-(۵)-برمو-۱H-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اوون (۵d).....
۱۱۸ ..... ۵-۷-۲-۲ سنتر ۳-(H۱-ایندول-۳-ایل)-(۱-متیل-H۱-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اوون (۵e).....
۱۲۰ ..... ۸-۲-۲ نتیجه گیری.....
۱۲۲ ..... ۹-۲-۲ پیشنهاد برای کارهای آینده.....

## ۳-۲ کارهای تجربی

۱۲۴.....	۱-۳-۲ تکنیک‌های عمومی
۱۲۴.....	۲-۳-۲ روش تهیه مایع یونی $N,N,N,N'$ -ترا متیل گوانیدینیوم تری فلوئورو استات (TMGT)
۱۲۴.....	۳-۲ روش تهیه مایع یونی ۱-بوتیل-۳-متیل ایمیدازولیوم ترنا فلوئورو بورات آغشته به ۶۰ درصد مولی از لیتیم کلرید
۱۲۵.....	۴-۳-۲ روش بازیافت مایع یونی از محیط واکنش
۱۲۵.....	۵-۳-۲ روش سنتز ۳،۳-بیس(۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴a)
۱۲۶.....	۶-۳-۲ روش سنتز ۵-متوکسی-۳،۳-بیس(۱-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴b)
۱۲۶.....	۷-۳-۲ روش سنتز ۵-برمو-۳،۳-بیس(۱-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴c)
۱۲۷.....	۸-۳-۲ روش سنتز ۳،۳-بیس(۲-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴d)
۱۲۷.....	۹-۳-۲ روش سنتز ۵-نیترو-۳،۳-بیس(۱-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴e)
۱۲۷.....	۱۰-۳-۲ روش سنتز ۵-فلورو-۳،۳-بیس(۱-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴f)
۱۲۸.....	۱۱-۳-۲ روش سنتز ۳،۳-بیس(ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۵a)
۱۲۸.....	۱۲-۳-۲ روش سنتز ۳-(۱H-ایندول-۳-ایل)-۳-(۵-سیانو-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۵b)
۱۲۹.....	۱۳-۳-۲ روش سنتز ۳-(۱H-ایندول-۳-ایل)-۳-(۵-برمو-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۵c)
۱۳۰.....	۱۴-۳-۲ سنتز ۱-متیل-۳-(۱H-ایندول-۳-ایل)-۳-(۵-برمو-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۵d)
۱۳۰.....	۱۵-۳-۲ روش سنتز ۳-(۱H-ایندول-۳-ایل)-۳-(۱-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۵e)

## طیف‌ها

۱۳۳.....	طیف IR و Mass ۳،۳-بیس(۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴a)
۱۳۴.....	طیف $^1\text{HNMR}$ و $^{13}\text{CNMR}$ ۳،۳-بیس(۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴a)
۱۳۵.....	طیف IR و Mass ۵-متوکسی-۳،۳-بیس(۱-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴b)
۱۳۶.....	طیف $^1\text{HNMR}$ و $^{13}\text{CNMR}$ ۵-متوکسی-۳،۳-بیس(۱-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴b)
۱۳۷.....	طیف IR و Mass ۵-برمو-۳،۳-بیس(۱-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴c)
۱۳۸.....	طیف $^1\text{HNMR}$ و $^{13}\text{CNMR}$ ۵-برمو-۳،۳-بیس(۱-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴c)
۱۳۹.....	طیف IR و $^1\text{HNMR}$ ۳،۳-بیس(۲-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴d)
۱۴۰.....	طیف IR و Mass ۵-نیترو-۳،۳-بیس(۱-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴e)
۱۴۱.....	طیف $^1\text{HNMR}$ و $^{13}\text{CNMR}$ ۵-نیترو-۳،۳-بیس(۱-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴e)
۱۴۲.....	طیف IR و $^1\text{HNMR}$ ۵-فلورو-۳،۳-بیس(۱-متیل-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۴f)
۱۴۳.....	طیف IR و Mass ۳-(۱H-ایندول-۳-ایل)-۳-(۵-سیانو-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۵b)
۱۴۴.....	طیف $^1\text{HNMR}$ و $^{13}\text{CNMR}$ ۳-(۱H-ایندول-۳-ایل)-۳-(۵-سیانو-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۵b)
۱۴۵.....	طیف IR و Mass ۳-(۱H-ایندول-۳-ایل)-۳-(۵-برمو-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۵c)
۱۴۶.....	طیف $^1\text{HNMR}$ و $^{13}\text{CNMR}$ ۳-(۱H-ایندول-۳-ایل)-۳-(۵-برمو-۱H-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون (۵c)

طیف IR و Mass ۱-متیل-۳-(H1-ایندول-۳-ایل)-۵-برمو-۱H-ایندول-۳-ایل) (۵d) اون (۵d)	۱۴۷
طیف $^1\text{HNMR}$ و $^{13}\text{CNMR}$ ۱-متیل-۳-(H1-ایندول-۳-ایل)-۵-برمو-۱H-ایندول-۳-ایل) (۵d) ایندولین-۲-اون (۵d)	۱۴۸
طیف IR و Mass ۱-متیل-۳-(H1-ایندول-۳-ایل)-۵-برمو-۱H-ایندول-۳-ایل) (۵e) ایندولین-۲-اون (۵e)	۱۴۹
طیف IR و $^{13}\text{CNMR}$ ۱-متیل-۳-(H1-ایندول-۳-ایل)-۵-برمو-۱H-ایندول-۳-ایل) (۵e) ایندولین-۲-اون (۵e)	۱۵۰
مراجع	۱۵۲

### بخش سوم: سنتز مشتقات پیرانو-پیران-۲،۵-دی اون

#### مقدمه و تئوری

۱-۱-۳ مقدمه	۱۵۶
۲-۱-۳ پیران	۱۵۸
۲H ۳-۱-۳-پیران-۲-اون‌ها	۱۵۷
۱-۳-۱-۳ متایع طبیعی تهیه ۲H-پیران-۲-اون‌ها	۱۵۸
۲-۳-۱-۳ خواص دارویی ۲H-پیران-۲-اون‌ها	۱۵۸
۲-۳-۱-۳ خواص دارویی ۲H-پیران-۲-اون‌ها	۱۵۸
۳-۳-۱-۳ سنتز ۲H-پیران-۲-اون‌ها با استفاده از روش فون پکمن	۱۶۰
۴-۳-۱-۳ سنتز ۲H-پیران-۲-اون‌ها با استفاده از بتا-کتو استرها	۱۶۰
۵-۳-۱-۳ سنتز ۲H-پیران-۲-اون‌ها با استفاده از استرهای استیلنی	۱۶۰
۶-۳-۱-۳ سنتز ۲H-پیران-۲-اون‌ها با استفاده ۱،۳-دی‌کتون‌ها	۱۶۱
۷-۳-۱-۳ سنتز ۴-هیدروکسی-۲-پیرون‌ها با استفاده از ملدروم اسید	۱۶۱
۸-۳-۱-۳ سنتز انول لاکتون با استفاده از ۲-پیرون	۱۶۲
۹-۳-۱-۳ سنتز مشتقات ایمیدازو پیریمیدین با استفاده از ۲-پیرون	۱۶۴
۱۰-۳-۱-۳ سنتز مشتقات ایمیدازو پیریمیدین با استفاده از ۲-پیرون	۱۶۵
۱۱-۳-۱-۳ واکنش تراکمی پیرون‌ها و انان	۱۶۵
۱۲-۳-۱-۳ ۴H ۴-۱-۳ پیران-۴-اون‌ها	۱۶۶
۱۳-۱-۳ سیستم‌های پیرانی جوش خورده با حلقه‌های بتزني	۱۶۷
۱۴-۱-۳ سنتز کروم‌ها با استفاده از واکنش زیمونیس	۱۶۹
۱۵-۱-۳ سنتز کومارین‌ها و کروم‌ها با استفاده از واکنش کستانکی	۱۶۹
۱۶-۱-۳ سنتز کومارین‌ها و کروم‌ها با استفاده از بورونیک اسیدها	۱۷۰
۱۷-۱-۳ سنتز مشتقات کروم‌ها با استفاده از رزورسینول	۱۷۱
۱۸-۱-۳ سنتز مشتقات کروم‌ها با استفاده از ۲،۵-دی‌اون	۱۷۲

۱۷۵	۱-۲-۳ هدف تحقیق.....
۱۷۵	۲-۲-۳ روش تحقیق.....
۱۷۶	۳-۲-۳ مکانیسم کلی واکنش.....
۱۷۷	۴-۲-۳ سنتر مشتقات پیرانو[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون.....
۱۷۸	۱-۴-۲-۳ سنتز[۳، ۴-دی هیدرو-۴-(متوكسی فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴a).....
۱۷۹	۲-۴-۲-۳ سنتر[۳، ۴-دی هیدرو-۴-(کلرو فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴b).....
۱۸۰	۳-۴-۲-۳ سنتر[۳، ۴-دی هیدرو-۴-(متیل فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴c).....
۱۸۱	۴-۴-۲-۳ سنتر[۳، ۴-دی هیدرو-۴-(برمو فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴d).....
۱۸۲	۵-۴-۲-۳ سنتر ۷-متیل-۴-(نیترو فنیل)پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴a).....
۱۸۲	۶-۴-۲-۳ سنتر ۷-متیل-۴-(تیوفن-۲-ایل)پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴b).....
۱۸۳	۷-۴-۲-۳ سنتر ۲، ۲-دی متیل-۵-(تیوفن-۲-ایل)متیلن-۱، ۳-دی اکسان-۶، ۴-دی اون (۴f).....
۱۸۵	۵-۲-۳ نتیجه گیری.....
۱۸۷	۶-۲-۳ پیشنهاد برای کارهای آینده.....

## ۳-۳ کارهای تجربی

۱۸۹	۱-۳-۳ تکنیک های عمومی.....
۱۸۹	۲-۳-۳ روش تهیه مایع یونی $N^+N^-N^+N^-$ -ترامتیل گوانیدینیوم تری فلات (TMGT <sub>f</sub> ).....
۱۸۹	۳-۳-۳ روش بازیافت مایع یونی از محیط واکنش.....
۱۸۹	۴-۳-۳ روش سنتر[۳، ۴-دی هیدرو-۴-(متوكسی فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴a).....
۱۹۰	۵-۳-۳ روش سنتر[۳، ۴-دی هیدرو-۴-(کلرو فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴b).....
۱۹۱	۶-۳-۳ روش سنتر[۳، ۴-دی هیدرو-۴-(متیل فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴c).....
۱۹۱	۷-۳-۳ روش سنتر[۳، ۴-دی هیدرو-۴-(برمو فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴d).....
۱۹۱	۸-۳-۳ روش سنتر ۷-متیل-۴-(نیترو فنیل)پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴a).....
۱۹۲	۹-۳-۳ روش سنتر ۷-متیل-۴-(تیوفن-۲-ایل)پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴b).....
۱۹۲	۱۰-۳-۳ روش سنتر ۲، ۲-دی متیل-۵-(تیوفن-۲-ایل)متیلن-۱، ۳-دی اکسان-۶، ۴-دی اون (۴f).....

## طیف ها

۱۹۴	طیف IR و Mass[۳، ۴-دی هیدرو-۴-(متوكسی فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴a).....
۱۹۵	طیف <sup>1</sup> HNMR و <sup>13</sup> CNMR[۳، ۴-دی هیدرو-۴-(متوكسی فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴a).....
۱۹۶	طیف IR و Mass[۳، ۴-دی هیدرو-۴-(کلرو فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴b).....
۱۹۷	طیف <sup>1</sup> HNMR و <sup>13</sup> CNMR[۳، ۴-دی هیدرو-۴-(کلرو فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲-پیران-۲، ۵-دی اون (۴b).....

## فهرست مطالب

۱۹۸	طیف $^1\text{HNMR}$ ۴،۳-دی هیدرو-۴-(متیل فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳،۲،۳] پیران-۲،۵-دی اون (۴c)
۱۹۸	طیف IR ۴،۳-دی هیدرو-۴-(برمو فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳،۲،۳] پیران-۲،۵-دی اون (۴d)
۱۹۹	طیف $^1\text{HNMR}$ ۴،۳-دی هیدرو-۴-(برمو فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳،۲،۳] پیران-۲،۵-دی اون (۴d)
۲۰۰	طیف $^1\text{HNMR}$ ۷-متیل-۴-نیترو فنیل)پیرانو-[۳،۲،۳] پیران-۲،۵-دی اون (۸a)
۲۰۱	طیف IR و $^1\text{HNMR}$ ۷-متیل-۴-(تیوفن-۲-ایل)پیرانو-[۳،۲،۳] پیران-۲،۵-دی اون (۸b)
۲۰۲	طیف $^1\text{HNMR}$ ۲،۲-دی متیل-۵-((تیوفن-۲-ایل) متیلن)-۱،۳-دی اکسان-۴،۶-دی اون (۵f)
۲۰۴	مراجع
۲۰۶	ضمایر

## عنوان

## صفحه

## بخش اول: ستز مشتقات بیس ایندولیل آلتان

۲۸.....	جدول ۱-۱ دمای ذوب برخی از نمک‌های ایندیازولیوم
۳۶.....	جدول ۱-۲ مقایسه شرایط مختلف واکنش ایندول و آلدیدها
۵۱.....	جدول ۲-۱ ستز بیس ایندولیل مثانه‌ها از واکنش ایندول با آلدیدها در حضور مایعات یونی
۵۱.....	جدول ۲-۲ واکنش ایندول و مشتقات آن با ترکیبات $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCl}$ در حضور مایعات یونی
۵۲.....	جدول ۲-۳ واکنش ایندول با بنزالدهید در مایع یونی $\text{TMGT}_f$ حاصل از دوره‌های بازیافت پیاپی
۵۲.....	جدول ۲-۴ واکنش ایندول با بنزالدهید در مایع یونی $\text{TMGT}_f$ حاصل از دوره‌های بازیافت پیاپی

## بخش دوم: ستز مشتقات بیس ایندولیل ایندولین-۲-اون

۱۰۵.....	جدول ۲-۱ مقایسه شرایط مختلف واکنش اینلاتین و ایندول ها
۱۱۹.....	جدول ۲-۲ ستز $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_2$ - $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_2$ -ایندولین-۲-اون های متقارن
۱۱۹.....	جدول ۲-۳ ستز $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_2$ - $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_2$ -ایندولین-۲-اون های نا متقارن

## بخش سوم: ستز مشتقات پیرانو-پیران-۲،۵-دی اون

۱۷۷.....	جدول ۲-۱ مقایسه شرایط مختلف برای ستز مشتقات پیرانو $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_2$ - $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_2$ -۲،۵-دی اون
۱۸۴.....	جدول ۲-۲ ستز مشتقات پیرانو $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_2$ - $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_2$ -۲،۵-دی اون در حضور مایع یونی $\text{TMGT}_f$
۱۸۶.....	جدول ۲-۳ واکنش ۲-کلرو بنزالدهید، ملدروم اسید و پیران-۲-اون در مایع یونی $\text{TMGT}_f$ حاصل از دوره‌های بازیافت پیاپی

## بخش اول: سنتز مشتقات بیس ایندولیل آلكان

..... ۱	نمایش تجسمی واکنش یک جزئی، دوجزئی و شش جزئی.
..... ۲	شکل ۱-۲ تشكیل آدنین از شش مولکول ایزوپیانیک اسید.
..... ۳	شکل ۱-۳ شماری از نخستین واکنش‌های چندجزئی مهم.
..... ۴	شکل ۱-۴ ایندول.
..... ۵	شکل ۱-۵ آلكالوئیدهای مشکل از ایندول که از درخت <i>Tabernaemontana laeta</i> استخراج شده‌اند.
..... ۶	شکل ۱-۶ آلكالوئیدهای مشکل از ایندول که از اسفنج دریایی گرمیری <i>Hyrtos</i> استخراج شده‌اند.
..... ۷	شکل ۱-۷ آلكالوئیدهای مشکل از ایندول که از جلبک قرمز <i>Laurenciabrongniarti</i> استخراج شده‌اند.
..... ۸	شکل ۱-۸ آلكالوئیدهای مشکل از ایندول که از اسفنج دریایی <i>Smenospongia</i> استخراج شده‌اند.
..... ۹	شکل ۱-۹ آلكالوئیدهای مشکل از ایندول که از برگ گیاه <i>Tabernaemontana divaricata</i> استخراج شده‌اند.
..... ۱۰	شکل ۱-۱۰ مکانیسم سنتز ایندول به روش فیشر.
..... ۱۱	شکل ۱-۱۱ نمونه‌ای از سنتز ایندول به روش فیشر.
..... ۱۲	شکل ۱-۱۲ نمونه‌ای از سنتز ایندول به روش فیشر.
..... ۱۳	شکل ۱-۱۳ مکانیسم سنتز ایندول به روش بارتولی.
..... ۱۴	شکل ۱-۱۴ سنتز بارتولی.
..... ۱۵	شکل ۱-۱۵ سنتز ایندول‌های دارای استخلاف در موقعیت ۲-و ۳-.
..... ۱۶	شکل ۱-۱۶ سنتز ۲-آریل-۴-دی‌هیدرو-۲H-تاینون[b-۲،۳]ایندول.
..... ۱۷	شکل ۱-۱۷ سنتز H-۱-ایندول-۴،۷-دی‌اون.
..... ۱۸	شکل ۱-۱۸ سنتز ایندول از طریق حلقوی شدن درون مولکولی آلكنیل ایمین.
..... ۱۹	شکل ۱-۱۹ حدواتسطهای تشکیل شده از واکنش الکترون‌دوستی ایندول.
..... ۲۰	شکل ۱-۲۰ واکنش سولفونه کردن ایندول.
..... ۲۱	شکل ۱-۲۱ آلكنیل دار کردن ایندول‌ها با استفاده از الكل در حضور کاتالیزگر ایریدیوم (LL).
..... ۲۲	شکل ۱-۲۲ آلكنیل دار کردن ایندول‌ها در حضور تری‌کلرید‌آهن.
..... ۲۳	شکل ۱-۲۳ آلكنیل دار کردن ایندول‌ها در حضور ایندیوم برمیان.
..... ۲۴	شکل ۱-۲۴ آلكنیل دار کردن ایندول‌ها در حضور ایندیوم برمیان.
..... ۲۵	شکل ۱-۲۵ آلكنیل دار کردن ایندول‌ها با استفاده از ترکیبات آزو دی‌کربونیل.
..... ۲۶	شکل ۱-۲۶ آلكنیل دار کردن ایندول‌ها با استفاده از اپوکسیدهای وینیلی در فشار بالا.
..... ۲۷	شکل ۱-۲۷ آليل دار کردن ایندول‌ها.
..... ۲۸	شکل ۱-۲۸ سنتز ۳-آلیل ایندول.
..... ۲۹	شکل ۱-۲۹ سنتز ایندول-۳-آلیل ترامتیل سیکلوپروپیل کتون.

## فهرست شکل ها

س

..... ۲۰	..... شکل ۱-۳۰ سنتر-۳-تیوسیانوایندول ها
..... ۲۱	..... شکل ۱-۳۱ آسیل دار کردن درون مولکولی ایندول
..... ۲۲	..... شکل ۱-۳۲ سنتر بیس ایندولیل آلکان ها با استفاده از نیترون ها
..... ۲۳	..... شکل ۱-۳۳ مکائیسم سنتر بیس ایندولیل آلکان ها با استفاده از نیترون ها
..... ۲۴	..... شکل ۱-۳۴ سنتر بیس ایندولیل آلکان ها با استفاده از ترکیبات استیلین
..... ۲۴	..... شکل ۱-۳۵ سنتر بیس ایندولیل آلکان ها در شرایط بدون حلال
..... ۲۵	..... شکل ۱-۳۶ سنتر بیس ایندولیل آلکان ها در حضور هتروپلی اسیدها
..... ۲۵	..... شکل ۱-۳۷ سنتر بیس ایندولیل آلکان ها در حضور نمک های پلی ایندول
..... ۲۶	..... شکل ۱-۳۸ سنتر بیس ایندولیل آلکان ها در حضور ید
..... ۲۶	..... شکل ۱-۳۹ مکائیسم سنتر بیس ایندولیل آلکان ها در حضور ید
..... ۳۰	..... شکل ۱-۴۰ سنتر ترکیبات ۴،۵-تری آریل ایمیدازول در حضور مایع یونی
..... ۳۰	..... شکل ۱-۴۱ سنتر ۱،۴-دی هیدروپیریدین ها در حضور مایع یونی
..... ۳۱	..... شکل ۱-۴۲ سنتر ۱،۴-دی هیدروپیریدین ها در حضور مایع یونی
..... ۳۴	..... شکل ۱-۲ سنتر بیس ایندولیل آلکان ها با استفاده از واکنش مشتقات ایندول و ترکیبات آلدھیدی
..... ۳۴	..... شکل ۲-۲ واکنش مشتقات ایندول با ۱،۳-دی کتون ها
..... ۳۵	..... شکل ۳-۲ مکائیسم پیشنهادی سنتر بیس ایندولیل الکان ها
..... ۳۷	..... شکل ۴-۲ سنتر ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱a)
..... ۳۷	..... شکل ۵-۲ سنتر ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(۴-متوكسی فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱b)
..... ۳۸	..... شکل ۲-۲ سنتر ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(۴-متیل فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱c)
..... ۳۹	..... شکل ۲-۲ سنتر ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(۴-نیتروفنیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱d)
..... ۴۰	..... شکل ۲-۲ سنتر ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(۴-کلروفنیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱e)
..... ۴۱	..... شکل ۲-۲ سنتر ۳-((H1)-ایندول-۳-ایل)(۳-نیتروفنیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱f)
..... ۴۲	..... شکل ۲-۲ سنتر ۳-((۲-متیل-H1-ایندول-۳-ایل)(فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱g)
..... ۴۲	..... شکل ۱۱-۲ سنتر ۳-((۲-متیل-H1-ایندول-۳-ایل)(۴-متیل فیل)متیل)-H1-ایندول (۳۱h)
..... ۴۴	..... شکل ۱۳-۲ مکائیسم واکنش ایندول با ۱،۳-دی کتون ها
..... ۴۵	..... شکل ۱۴-۲ سنتر ۴-(۲-متیل-۳-ایندول)-۳-پتن-۲-اون (۳۴a)
..... ۴۵	..... شکل ۱۵-۲ سنتر ۳-(۲-متیل-H1-ایندول-۳-ایل)-۳-۱،۳-دی فنیل پروپ-۲-ان-۱-اون (۳۴b)
..... ۴۶	..... شکل ۱۶-۲ سنتر ۳-(۵-برمو-H1-ایندول-۳-ایل)-۱،۳-دی فنیل پروپ-۲-ان-۱-اون (۳۴c)
..... ۴۷	..... شکل ۱۷-۲ سنتر ۴،۴-بیس(H1-ایندول-۳-ایل)پتان-۲-اون (۳۳a)
..... ۴۸	..... شکل ۱۸-۲ سنتر ۴،۴-بیس(۵-برمو-H1-ایندول-۳-ایل)پتان-۲-اون (۳۳b)
..... ۴۹	..... شکل ۱۹-۲ سنتر ۳،۳-بیس(۵-برمو-H1-ایندول-۳-ایل)-۵،۵-دی متیل سیکلوهگرانون (۳۳c)

## بخش دوم: سنتز مشتقات بیس ایندولین-۲-اون

۸۹	شکل ۱-۱ تهیه ایزاتین از روش سندمایر.....
۹۰	شکل ۱-۲ روش دیگر سندمایر برای سنتز ایزاتین
۹۱	شکل ۱-۳ روش استول برای سنتز ایزاتین.....
۹۱	شکل ۱-۴ موقعیت های واکنش پذیر ایزاتین .....
۹۱	شکل ۱-۵ واکنش های جانشینی آروماتیکی ایزاتین.....
۹۲	شکل ۱-۶ واکنش ایزاتین با دی ال ها .....
۹۲	شکل ۱-۷ واکنش بیلیس- هیلمن.....
۹۳	شکل ۱-۸ واکنش تراکم کبوناگل ایزاتین .....
۹۳	شکل ۱-۹ واکنش ایزاتین با ایزوپنیکوتینیل هیدرازید .....
۹۳	شکل ۱-۱۰- آلکیل دار شدن ایزاتین.....
۹۴	شکل ۱-۱۱ ساختار برخی ۳-هیدروکسی اکسیندول های فعال زیستی .....
۹۵	شکل ۱-۱۲ برمو آلیل دار کردن ایزاتین .....
۹۵	شکل ۱-۱۳ سنتز گربینار برای تهیه ۳-هیدروکسی اکسیندول .....
۹۵	شکل ۱-۱۴ واکنش ایزاتین با تائینل لیتیم.....
۹۶	شکل ۱-۱۵ تراکم آلدولی استون و ایزاتین .....
۹۶	شکل ۱-۱۶ واکنش بیلیس- هیلمن مشتقات کروم و ایزاتین .....
۹۷	شکل ۱-۱۷ سنتز ۳-ایندولیل- ۳-هیدروکسی اکسیندول .....
۹۸	شکل ۱-۱۸ سنتز بیس ایندولیل اکسیندول در حضور سیلیکا سولفوریک اسید .....
۹۸	شکل ۱-۱۹ سنتز بیس ایندولیل اکسیندول در حضور کاتالیزگر CAN .....
۹۹	شکل ۱-۲۰ سنتز بیس ایندولیل اکسیندول در حضور ید .....
۹۹	شکل ۱-۲۱ سنتز بیس ایندولیل اکسیندول در حضور آنزیم لاکاز .....
۹۹	شکل ۱-۲۲ مکانیسم سنتز بیس ایندولیل اکسیندول در حضور آنزیم لاکاز .....
۱۰۳	شکل ۱-۲ سنتز کنترل شده ۳،۵-بیس (ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اون های متقارن و نامتقارن .....
۱۰۴	شکل ۱-۲ مکانیسم پیشنهادی واکنش ایندول و ایزاتین در محیط مایع یونی .....
۱۰۶	شکل ۱-۲-۳،۳-بیس (H۱-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اون .....
۱۰۷	شکل ۱-۲-۴ سنتز ۵-متوكسی-۳،۳-بیس (۱-متیل-H۱-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اون .....
۱۰۸	شکل ۱-۲-۵ سنتز ۵-برمو-۳،۳-بیس (۱-متیل-H۱-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اون .....
۱۱۰	شکل ۱-۲-۶ سنتز ۳،۳-بیس (۲-متیل-H۱-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اون .....
۱۱۰	شکل ۱-۲-۷ سنتز ۵-نیترو-۳،۳-بیس (۱-متیل-H۱-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اون .....
۱۱۲	شکل ۱-۲-۸ سنتز ۵-فلوئورو-۳،۳-بیس (۱-متیل-H۱-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اون .....
۱۱۳	شکل ۱-۲-۹ سنتز ۳،۳-بیس (ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اون .....
۱۱۴	شکل ۱-۲-۱۰ سنتز ۳-(H۱-ایندول-۳-ایل)-۳-(۵-سیانو-H۱-ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اون .....

## فهرست شکل ها

ص

- ..... شکل ۲-۱۱ ستز ۳-۱(A-ایندول-۳-ایل)-۳-۵(برمو-۱-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون ۱۱۵
- ..... شکل ۲-۱۲ ستز ۱-متیل-۳-(H-ایندول-۳-ایل)-۳-۵(برمو-۱-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون ۱۱۷
- ..... شکل ۲-۱۳ ستز ۳-(H-ایندول-۳-ایل)-۳-۱(متیل-۱-ایندول-۳-ایل)ایندولین-۲-اون ۱۱۸

### بخش سوم: ستز مشتقات پیرانو-پیران-۲،۵-دی اون

- ..... شکل ۳-۱ پیرون های استخراج شده از قارچ *Physisporinus sanguinolentus* ۱۵۸
- ..... شکل ۳-۲ پیرون های استخراج شده از قارچ *Phellinus igniarius* ۱۵۸
- ..... شکل ۳-۳ پیرون های استخراج شده از اسفنج دریابی *Penicillium sp* ۱۵۸
- ..... شکل ۴-۳ ترکیبات دارای خواص ضد تومور، ضد باکتری و ضد قارچ ۱۵۹
- ..... شکل ۵-۴ ترکیبات دارای خواص ضد ویروس، ضد تومور و ضد هپاتیت ۱۵۹
- ..... شکل ۶-۴ ترکیبات مورد استفاده در درمان بیماری آزلایمر ۱۵۹
- ..... شکل ۷-۴ ترکیبات مورد استفاده در تخریب سلول های سرطانی ۱۵۹
- ..... شکل ۸-۴ ستز H-۲-پیران-۲-اون ها با استفاده از روش فون پکمن ۱۶۰
- ..... شکل ۹-۴ ستز ۲-پیریدون با استفاده از بتا-کتو استر ۱۶۰
- ..... شکل ۱۰-۴ ستز پیرون ها با استفاده از استرهای استیلینی ۱۶۱
- ..... شکل ۱۱-۴ ستز H-۲-پیران-۲-اون ها با استفاده ۱-۳،۱-۵-دی کتون ها ۱۶۱
- ..... شکل ۱۲-۳ مکانیسم ستز پیرون ها با استفاده از ملدروم اسید ۱۶۲
- ..... شکل ۱۳-۳ ستز انول لاکتون با استفاده از ۲-پیرون ۱۶۲
- ..... شکل ۱۴-۳ مکانیسم ستز انول لاکتون با استفاده از ۲-پیرون ۱۶۳
- ..... شکل ۱۵-۳ ستز انانثیو گرین انول لاکتون با استفاده از ۲-پیرون ۱۶۳
- ..... شکل ۱۶-۳ ستز مشتقات ایمیدازو پیریمیدین با استفاده از ۲-پیرون ۱۶۴
- ..... شکل ۱۷-۳ مکانیسم ستز مشتقات ایمیدازو پیریمیدین ۱۶۴
- ..... شکل ۱۸-۳ واکنش تراکمی پیرون ها و انال ۱۶۵
- ..... شکل ۱۹-۳ واکنش حلقوی شدن ۱، ۳، ۵-تری کتون ها ۱۶۶
- ..... شکل ۲۰-۳ ستز گاما-پیرون های بدون استخلاف ۱۶۶
- ..... شکل ۲۱-۳ ستز گاما-پیرون ها با استفاده از اسیدهای خطی ۱۶۷
- ..... شکل ۲۲-۳ ترکیبات دارای خواص ضد میکروب و ضد قارچ ۱۶۷
- ..... شکل ۲۳-۳ ترکیبات مورد استفاده در داروهای ضد سرطان و ضد تومور ۱۶۸
- ..... شکل ۲۴-۳ ترکیبات مورد استفاده در درمان بیماری ایدز ۱۶۸
- ..... شکل ۲۵-۳ ترکیبات مورد استفاده در درمان بیماری سل ۱۶۸
- ..... شکل ۲۶-۳ ترکیب دارای خاصیت ضد التهاب ۱۶۸
- ..... شکل ۲۷-۳ خواص فتوکرومی ترکیبات پیرانی ۱۶۹
- ..... شکل ۲۸-۳ واکنش زیمونیس ۱۶۹
- ..... شکل ۲۹-۳ واکنش کستانکی ۱۷۰

## فهرست شکل ها

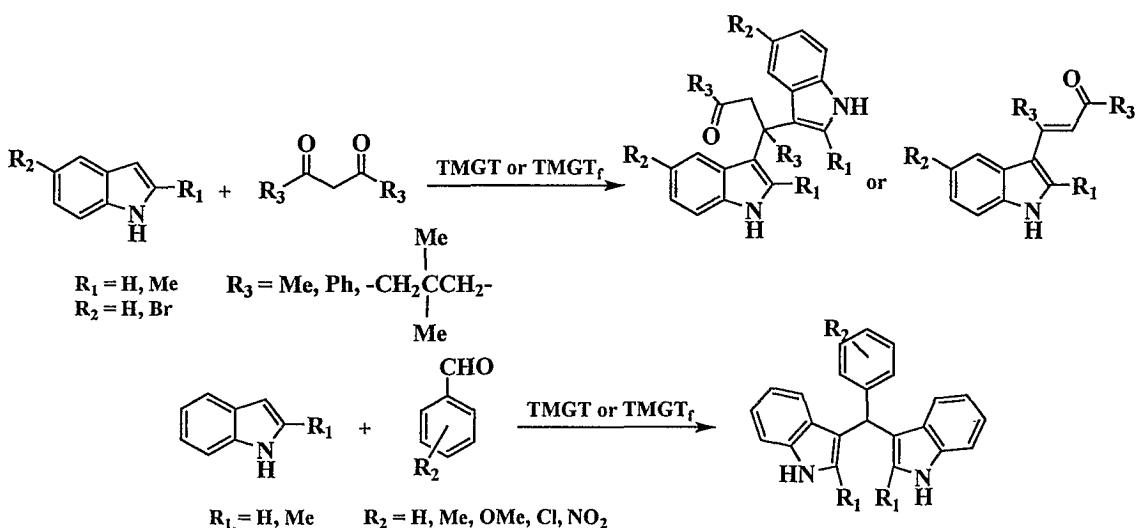
### ض

شکل ۳۰-۳ ستر مشتقات بنترو-[C] کروم-۶-اون	۱۷۱
شکل ۳۱-۳ ستر مشتقات کروم با استفاده از رزورسینول	۱۷۲
شکل ۳۲-۳ ستر مشتقات کروم، ۲، ۵-دی اون	۱۷۳
شکل ۳۳ مکانیسم ستر مشتقات کروم، ۲، ۵-دی اون	۱۷۴
شکل ۳۴-۳ ستر مشتقات پیرانو [۳، ۲، ۰-C] پیران-۲، ۵-دی اون	۱۷۵
شکل ۳۵ مکانیسم پیشنهادی ستر مشتقات پیرانو [۳، ۲، ۰-C] پیران-۲، ۵-دی اون	۱۷۶
شکل ۳۶-۳ ستر ۳، ۴-دی هیدرو-۴-(۴-متوكسی فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲، ۰-C] پیران-۲، ۵-دی اون (۴a)	۱۷۸
شکل ۳۷-۳ ستر ۳، ۴-دی هیدرو-۴-(۲-کلرو فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲، ۰-C] پیران-۲، ۵-دی اون (۴b)	۱۷۹
شکل ۳۸-۳ ستر ۳، ۴-دی هیدرو-۴-(۴-متیل فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲، ۰-C] پیران-۲، ۵-دی اون (۴c)	۱۸۰
شکل ۳۹-۳ ستر ۳، ۴-دی هیدرو-۴-(۳-برمو فنیل)-۷-متیل پیرانو-[۳، ۲، ۰-C] پیران-۲، ۵-دی اون (۴d)	۱۸۱
شکل ۴۰-۳ ستر ۷-متیل-۴-(۴-نیترو فنیل)پیرانو-[۳، ۲، ۰-C] پیران-۲، ۵-دی اون (۸a)	۱۸۲
شکل ۴۱-۳ ستر ۷-متیل-۴-(تیوفن-۲-ایل)پیرانو-[۳، ۲، ۰-C] پیران-۲، ۵-دی اون (۸b)	۱۸۲
شکل ۴۲-۳ ستر ۲، ۲-دی متیل-۵-((تیوفن-۲-ایل) متیلن)-۱، ۳-دی اکسان-۶، ۶-دی اون (۵f)	۱۸۳

**ستز چندجزیی برخی ایندولیل آلان، ایندولیل اکسیندال ها و کرومون ها در مایعات یونی**  
**معصومه شریفی کیاسراوی**

واکنش های چندجزیی به دلیل بهره وری مناسب، اجرای آسان، مقرن به صرفه بودن از نظر اقتصادی، جایگاه ویژه ای در میان همه واکنش ها دارند. در نتیجه ابداع واکنش های چندجزیی جدید همواره مورد توجه گروه های تحقیقاتی بسیاری بوده است که در زمینه های مختلف از قبیل داروسازی، ستز و علم مواد فعالیت می کنند.

از سوی دیگر، خواص متغیر و متنوع مایعات یونی سبب شد که به عنوان موادی کارآمد در بیشتر زمینه های شیمی مطرح باشد. رساله حاضر شرح تلاشهایی است که برای اجرای برخی ستزهای چندجزیی جدید در محیط مایعات یونی انجام شده است. در همه موارد، واکنش ها به آسانی و با مخلوط کردن مواد اولیه و بدون استفاده از حلal یا کاتالیز گر دیگر پیشرفت می کنند. بیس ایندولیل آلان ها دسته ای قدیمی و در عین حال فعال زیستی می باشند. باوجود اینکه روش های متعددی برای ستز این دسته از ترکیبات ارایه شده است اما به دلیل داشتن خواص بر جسته و مهم، ستز این ترکیبات هنوز مدنظر محققان قرار دارد. در بخش اول این رساله، ستز بیس ایندولیل آلان ها با استفاده از دو مایع یونی مختلف انجام گردید. در این راستا واکنش جانشینی الکترون دوستی ایندول با آلدیدها و  $\alpha,\beta$ -دی کتون ها در حضور دو مایع یونی  $N,N,N,N$ -تترا متیل گوانیدینیوم تری فلات (TMGT) و  $N,N,N,N$ -تترا متیل گوانیدینیوم تری فلورو استات (TMGT<sub>f</sub>) مورد بررسی قرار گرفت (شکل ۱).



(شکل ۱) ستز مشتقات بیس ایندولیل آلان

در بخش دوم، کارایی دو مایع یونی  $N,N,N,N$ -تترامتیل گوانیدینیوم تری فلورو استات (TMGT) و  $\alpha$ -بوتیل- $\beta$ -متیل ایمیدازولیوم ترافلوروبورات ([BMIM][BF<sub>4</sub>]) آشنا شده به ۶۰ درصد مولی از لیتیم کلرید برای واکنش بین ایزاتین و ایندول مورد بررسی قرار گرفت که منجر به ستز کنترل شده کاتالیزوری  $\alpha$ -اینдол-۳-ایل)- $\beta$ -هیدروکسی ایندولین-۲-اون و  $\beta$ -هیدروکسی ایندول-۳-ایل) ایندولین-۲-اون های متقارن و نامتقارن گردید. مشتقات ایزاتین خواص متنوع زیستی از قبیل ضد HIV، ضد ویروس، ضد تومور، ضد قارچ و ضد پارکینسون دارند (شکل ۲).