



الله



دانشگاه مازندران

دانشکده شیمی

پایان نامه

جهت اخذ درجه کارشناسی ارشد رشته شیمی آلی

عنوان:

واکنش ترشری بوتیل ایزو سیانید، مشتقات کو جیک اسید یا  $\alpha$ -هالوکتون ها با

استرهای استیلنی

استاد راهنما:

دکتر سکینه اصغری

استاد مشاور:

دکتر ربابه بهارفر

دانشجو:

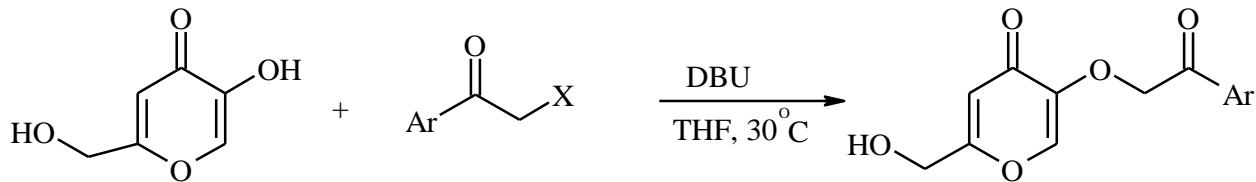
ژیلا طبیبی

اردیبهشت ۱۳۹۱

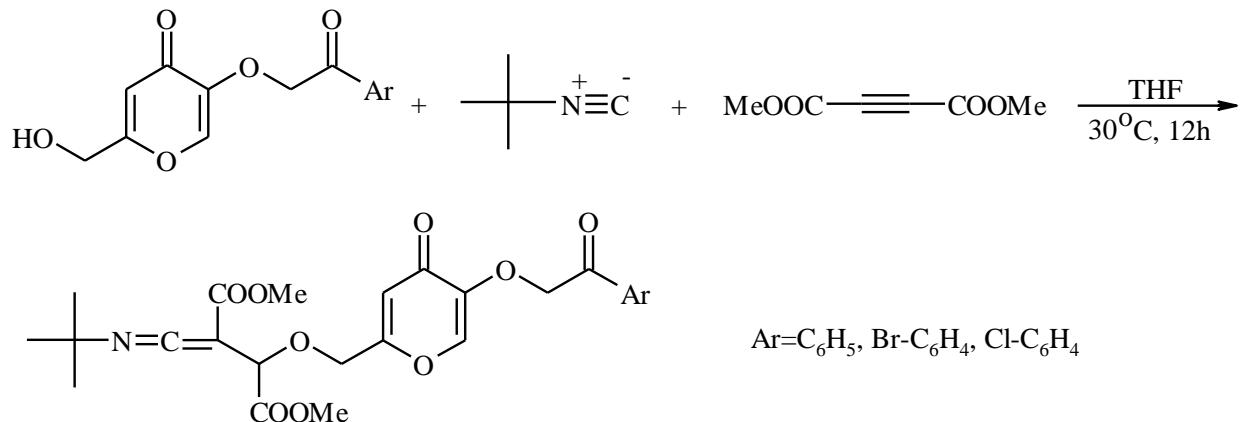
## چکیده:

در این پایان نامه واکنش کوچیک اسید با  $\alpha$ -هالوکتون ها در مجاورت باز گزارش می شود که منجر به مشتقات O-

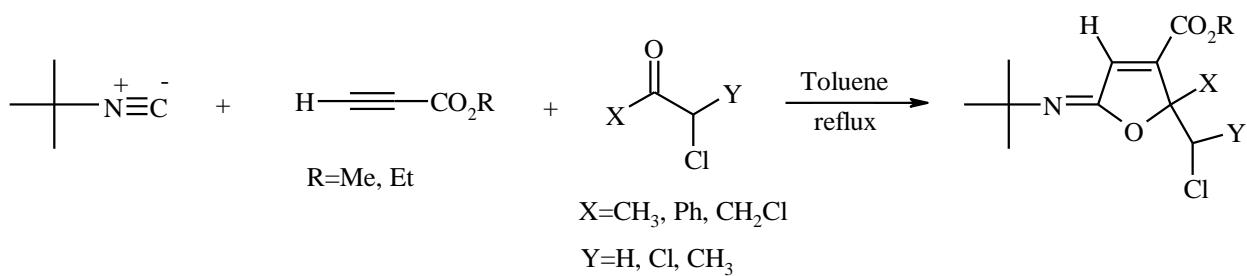
آلکیله کوچیک اسید می شود.



سپس واکنش سه جزئی مشتقات O-آلکیله کوچیک اسید با دی متیل استیلن دی کربوکسیلات به عنوان پذیرنده مایکل در مجاورت ترشری بوتیل ایزوسیانید به عنوان هسته دوست گزارش می شود. این واکنش منجر به تولید مشتقات کیتین ایمین کوچیک اسید با بازده خوب می شود.



همچنین واکنش ترشری بوتیل ایزوسیانید با  $\alpha$ -هالوکتون ها در مجاورت آلکیل پروپیولات ها گزارش می شود که منجر به حلقه های گاما-ایمینولاكتون پر استخلاف با بازده خوب می شود.



ساختار فراورده های به دست آمده بر اساس نتایج طیف سنجی ،  $^1\text{H}$ ,  $^{13}\text{C}$  NMR و IR و Mass تعیین شده است.

## واژه های کلیدی:

کوچیک اسید، استرهای استیلنی، ترشری بوتیل ایزوسیانید،  $\alpha$ -هالوکتون ها، گاما-ایمینولاكتون ها

تقدیم به:

پدر و مادر عزیز و مهربانم به پاس یک عمر اخلاص، فداکاری و محبت‌شان

تقدیم به:

همه عزیزانی که در مسیر زندگی مرا غریق محبت‌های بیدریغشان نموده اند

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

بسی شایسته است از استاد راهنمای بزرگوارم سرکار خانم دکتر اصغری که با کرامتی چون خورشید، سرزمین دل را روشنی بخشیدند و گلشن سرای علم و دانش را با راهنمایی های کارساز و سازنده بارور ساختند تقدیر و تشکر نمایم و از خداوند بزرگ سلامتی و موفقیت روز افزون ایشان را خواستارم.

از استاد مشاور عزیزم سرکار خانم دکتر بهارفر به خاطر مساعدت هایشان کمال تشکر را دارم.

از اساتیر مفترم بناب آقای دکتر تابیفتش و بناب آقای دکتر علی نژاد که زحمت مطالعه پایان نامه وضour در جلسه دفاع را تقبل نمودند تشکر می نمایم.

از استاد گرامی بناب آقای دکتر قاسمی که به عنوان نماینده تصدیقات تکمیلی در جلسه دفاع حضور داشتند تشکر می نمایم.

از تمامی دوستان خوبم در آزمایشگاه های تحقیقاتی شیمی به ویژه آزمایشگاه تحقیقاتی آلی III که (ینجانب را یاری نمودند صمیمانه تشکر می نمایم.

از فناورده عزیزم به ویژه پدر و مادر دلسوز و مهربانم که آرامش روحی و آسایش فکری فراهم نمودند تا با حمایت های همه جانبی در محیطی مطلوب مراتب تحصیلی و نیز پایان نامه درسی را به نهاد احسن به اتمام برسانم سپاسگزاری می نمایم.

ژیلا طبیعی

اردیبهشت ۱۳۹۱

## فهرست مطالب

صفحه	عنوان
	فصل اول: مقدمه و تئوری
۲	۱-۱- ایزوسیانید و مشخصان فیزیکی و شیمیایی.....
۳	۲-۱- مشخصات طیفی ایزوسیانید.....
۳	۳-۱- سنتز ایزوسیانیدها.....
۳	۱-۳-۱- سنتز ایزوسیانیدها به روش آلکیل دار کردن سیانید نقره.....
۴	۱-۳-۲- سنتز ایزوسیانیدها به روش هوفمن.....
۵	۱-۳-۳- سنتز ایزوسیانیدها با روش آبردایی از فرمامید های تک استخلافی.....
۵	۱-۴-۳- سنتز ایزوسیانیدها از واکنش ترکیبات آلی فلزی با اکسازول ها.....
۶	۱-۵-۳-۱- سنتز مشتقات ایزوسیانیدی $\alpha$ - آمینو آلکیل فسفونات دی فنیل استرها.....
۷	۱-۶-۳-۱- سنتز ترشی- بوتیل ایزوسیانید.....
۸	۱-۴- منابع طبیعی.....
۸	۱-۵-۱- واکنش پذیری شیمیایی ایزوسیانیدها.....
۹	۱-۵-۱-۱- واکنش های افزایش $\alpha$ در ایزوسیانیدها.....
۹	۱-۵-۱-۱-۱- واکنش با دی برمو کاربن.....
۱۰	۱-۲-۱-۱- واکنش ایزوسیانید ها با اولفین ها و ترکیبات استیلنی کم الکترون.....
۱۱	۱-۲-۵-۱- واکنش حلقه افزایی [۴+۱] ایزوسیانید با ۱،۲،۴،۵- تترازین.....
۱۱	۱-۳-۵-۱- واکنش ایزوسیانید با آسیل کلراید.....
۱۲	۱-۴-۵-۱- واکنش های چند جزئی ایزوسیانیدها.....
۱۳	۱-۵-۵-۱- واکنش های سه جزئی ترکیبات هسته دوست ایزوسیانیدها با استر استیلنی در مجاورت ترکیبات الکترون دوست و یا ZH-السیدها.....
۱۵	۱-۱-۵-۵-۱- واکنش های سه جزئی ترکیبات هسته دوست ایزوسیانیدها با آلکین های کم الکترون در مجاورت برخی اسیدها-CH.....
۱۶	۱-۲-۵-۵-۱- واکنش های سه جزئی ترکیبات هسته دوست ایزوسیانیدها با آلکین های کم الکترون در مجاورت برخی اسیدها-OH.....
۱۷	۱-۳-۵-۵-۱- واکنش های سه جزئی ترکیبات هسته دوست ایزوسیانیدها با آلکین های کم الکترون در مجاورت اسید کلرید-NH.....
۱۷	۱-۴-۵-۵-۱- واکنش سه جزئی ترکیب هسته دوست ایزوسیانید، با آلکین های کم الکترون در مجاورت اسید کلرید.....

۱-۵-۵-۵-۱- واکنش های سه جزئی ترکیبات هسته دوست ایزوسیانیدها با آلکین های کم الکترون در مجاورت الدهیدها.....	۱۸
۱-۵-۶- واکنش های سه جزئی ترکیبات هسته دوست ایزوسیانیدها با آلکین های کم الکترون در مجاورت کتون های کم الکترون.....	۱۹
۱-۶- کوجیک اسید و مشخصات فیزیکی و شیمیایی.....	۲۰
۱-۷- مشخصات طیفی کوجیک اسید.....	۲۱
۱-۸- واکنش های کوجیک اسید.....	۲۱
۱-۸-۱- واکنش کوجیک اسید با دی متیل سولفات.....	۲۲
۱-۸-۲- واکنش کوجیک اسید با الدهید.....	۲۲
۱-۸-۳- واکنش های سه جزئی کوجیک اسید.....	۲۳
۱-۸-۴- واکنش سه جزئی کوجیک اسید با الدهید و ترکیبات $\beta$ -دی کتون.....	۲۳
۱-۸-۵- واکنش سه جزئی کوجیک اسید با استرهای استیلنی در مجاورت تری فنیل فسفین.....	۲۳
۱-۸-۶- واکنش سه جزئی کوجیک اسید با استر استیلنی وایزوسیانیدها.....	۲۴
۱-۹-۱- هالوکتون ها.....	۲۵
۱-۱۰-۱- سنتز $\alpha$ -هالوکتون ها.....	۲۵
۱-۱۰-۲- هالوژن دار شدن کتون ها.....	۲۵
۱-۱۰-۳- سنتز $\alpha$ -برموکتون ها با استفاده کمپلکس فیشر.....	۲۶
۱-۱۰-۴- روش خاص تعویض هالوژن در $\alpha$ -برموکتون ها.....	۲۷
۱-۱۱-۱- واکنش های $\alpha$ -هالوکتون ها.....	۲۷
۱-۱۱-۲- واکنش انامینون ها با $\alpha$ -هالوکتون.....	۲۷
۱-۱۱-۳- واکنش تیوآمیدها با $\alpha$ -هالوکتون ها.....	۲۸
۱-۱۱-۴- واکنش سه جزئی $\alpha$ -هالوکتون ها با ایزوسیانیدها و آلکین های کم الکترون.....	۲۹
۱-۱۲-۱- هدف از پژوهش.....	۲۹

## فصل دوم: بخش تجربی

۲-۱-۱- بخش تجربی.....	۳۲
۲-۱-۲- مواد و حلال های مورد استفاده.....	۳۲
۲-۱-۳- دستگاه ها و لوازم مورد استفاده.....	۳۲
۲-۱-۴- روش خشک کردن حلال تراهیدروفوران.....	۳۳

- ۲-۲- واکنش کوجیک اسید با  $\alpha$ -هالوکتون ها در مجاورت باز DBU به نسبت ۱:۱:۱ در حلال THF ..... ۳۴
- ۲-۳- روش کار عمومی ستز ۲-(هیدروکسی متیل)-۵-(۲-اکسو-۲-فنیل اتوکسی)- $H_4$ -پیران-۴-ان و مشتقات ۵-[۲-هالوفنیل)-۲-اکسو اتوکسی]-۲-(هیدروکسی متیل)- $H_4$ -پیران-۴-ان ..... ۳۵
- ۲-۱-۳-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی ۲-(هیدروکسی متیل)-۵-(۲-اکسو-۲-فنیل اتوکسی)- $H_4$ -پیران-۴-ان ..... ۳۵
- ۲-۲-۳-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی ۵-[۲-(۴-برموفنیل)-۲-اکسو اتوکسی]-۲-(هیدروکسی متیل)- $H_4$ -پیران-۴-ان ..... ۳۶
- ۲-۳-۳-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی ۵-[۲-(۴-کلروفنیل)-۲-اکسو اتوکسی]-۲-(هیدروکسی متیل)- $H_4$ -پیران-۴-ان ..... ۳۷
- ۲-۴- واکنش سه جزئی مشتقات کوجیک اسید، ترشی بوتیل ایزوسیانید و دی متیل استیلن دی کربوکسیلات به نسبت ۱:۱:۱ در حلال THF ..... ۳۹
- ۲-۵- روش کار عمومی ستز دی متیل ۲-[ترشی بوتیل ایمینو)متیلن]-۳-[۴-اکسو-۵-(۲-اکسو-۲-آریل اتوکسی)- $H_4$ -پیران-۲-ایل [متوكسي] سوكسينات (۴۰a-c) ..... ۴۰
- ۲-۵-۱- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی دی متیل ۲-[ترشی بوتیل ایمینو)متیلن]-۳-[۴-اکسو-۵-(۲-اکسو-۲-فنیل اتوکسی)- $H_4$ -پیران-۲-ایل [متوكسي] سوكسينات (۴۰a) ..... ۴۰
- ۲-۵-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی دی متیل ۲-[۴-برموفنیل)-۲-اکسو اتوکسی]-۴-اکسو- $H_4$ -پیران-۲-ایل {متوكسي}-۳-[ترشی بوتیل ایمینو)متیلن] سوكسينات (۴۰b) ..... ۴۲
- ۲-۵-۳- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی دی متیل ۲-[ترشی بوتیل ایمینو)متیلن]-۳-[۵-(۲-(۴-کلروفنیل)-۲-اکسو اتوکسی)-۴-اکسو- $H_4$ -پیران-۲-ایل {متوكسي} سوكسينات (۴۰c) ..... ۴۳
- ۲-۶- واکنش کوجیک اسید، ۲-برمو-۱-فنیل اتانون، ترشی بوتیل ایزوسیانید و دی متیل استیلن دی کربوکسیلات در مجاورت باز DBU به نسبت ۱:۱:۱:۱ در حلال THF ..... ۴۴
- ۲-۷-۲- واکنش سه جزئی  $\alpha$ -هالوکتون ها، منوستر استیلنی و ترشی بوتیل ایزوسیانید در حلال تولوئن ..... ۴۵
- ۲-۸-۲- روش کار عمومی ستز آکلیل ۵-(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(کلروآلکیل) یا دی کلروآلکیل)-۲-۲-آلکیل-۲-دی-هیدروفوران-۳-کربوکسیلات و مشتقات آکلیل ۵-(ترشی بوتیل ایمینو)-۲،۲-بیس(کلروآلکیل)-۵،۲-دی-هیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴۴a-l) ..... ۴۶
- ۲-۹-۱-۸-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی متیل ۵-(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(کلرومتیل)-۲-متیل-۵،۲-دی-هیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴۴a) ..... ۴۷

-۲-۸-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی اتیل <sub>۵</sub> -(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(کلرومتیل)-۲-متیل-۵،۲-دی هیدروفوران-۳-	۴۸.....
کربوکسیلات (۴b).....	
-۳-۸-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی متیل <sub>۵</sub> -(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(۱-کلرواتیل)-۲-متیل-۵،۲-دی هیدروفوران-	۴۹.....
کربوکسیلات (۴c).....	
-۴-۸-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی اتیل <sub>۵</sub> -(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(۱-کلرواتیل)-۲-متیل-۵،۲-دی هیدروفوران-	۵۰.....
کربوکسیلات (۴d).....	
-۵-۸-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی متیل <sub>۵</sub> -(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(دی کلرومتیل)-۲-متیل-۵،۲-دی-	۵۱.....
هیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴e).....	
-۶-۸-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی اتیل <sub>۵</sub> -(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(دی کلرومتیل)-۲-متیل-۵،۲-دی-	۵۲.....
هیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴f).....	
-۷-۸-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی متیل <sub>۵</sub> -(ترشی بوتیل ایمینو)-۲،۲-بیس(کلرومتیل)-۲-۵،۲-دی هیدروفوران-۳-	۵۳.....
کربوکسیلات (۴g).....	
-۸-۸-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی اتیل <sub>۵</sub> -(ترشی بوتیل ایمینو)-۲،۲-بیس(کلرومتیل)-۲-۵،۲-دی هیدروفوران-۳-	۵۴.....
کربوکسیلات (۴h).....	
-۹-۸-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی متیل <sub>۵</sub> -(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(کلرومتیل)-۲-فنیل-۵،۲-دی هیدروفوران-۳-	۵۵.....
کربوکسیلات (۴i).....	
-۱۰-۸-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی اتیل <sub>۵</sub> -(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(کلرومتیل)-۲-فنیل-۵،۲-دی هیدروفوران-	۵۶.....
کربوکسیلات (۴j).....	
-۱۱-۸-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی متیل <sub>۵</sub> -(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(دی کلرومتیل)-۲-فنیل-۵،۲-دی-	۵۷.....
هیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴k).....	
-۱۲-۸-۲- خواص فیزیکی و مشخصات طیفی اتیل <sub>۵</sub> -(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(دی کلرومتیل)-۲-فنیل-۵،۲-دی-	۵۸.....
هیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴l).....	

### فصل سوم: بحث و نتیجه گیری

-۱-۳- مکانیسم واکنش کوجیک اسید با $\alpha$ -هالوکتون ها در مجاورت باز DBU به نسبت ۱:۱:۱.....	۶۱.....
۲-۳- مکانیسم پیشنهادی واکنش سه جزئی مشتقات کوجیک اسید، ترشی بوتیل ایزوسیانید و دی متیل استیلن دی کربوکسیلات به نسبت ۱:۱:۱.....	۶۲.....
۳-۳- مکانیسم پیشنهادی واکنش سه جزئی $\alpha$ -هالوکتون ها، منوستر استیلنی و ترشی بوتیل ایزوسیانید به نسبت ۱:۱:۱.....	۶۳.....

۶۴.....	۳-۴-۴- بحث و بررسی طیف های ترکیبات سنتز شده.....
۶۵.....	۳-۴-۱- بررسی طیف های ۲-(هیدروکسی متیل)-۵-(۲-اکسو-۲-فنیل اتوکسی)-۴-پیران-۴-ان (۴۷a)
۶۷.....	۳-۴-۲- بررسی طیف های ۵-[۲-(۴-برموفنیل)-۲-اکسواتوکسی]-۲-(هیدروکسی متیل)-۴-پیران-۴-ان (۴۷b)
۶۹.....	۳-۴-۳- بررسی طیف های ۵-[۲-(۴-کلروفنیل)-۲-اکسواتوکسی]-۲-(هیدروکسی متیل)-۴-پیران-۴-ان (۴۷c)
۷۱.....	۳-۴-۴- بررسی طیف های دی متیل ۲-[ترشی بوتیل ایمینو]متیلن]-۳-{۴-اکسو-۵-(۲-اکسو-۲-فنیل اتوکسی)-۴-۴H-پیران-۲-ایل [متوکسی {سوکسینات (۴۰a)}
۷۳.....	۳-۴-۵- بررسی طیف های دی متیل ۲-(۴-۵-[۲-(۴-برموفنیل)-۲-اکسواتوکسی]-۴-اکسو-۴-پیران-۲-ایل {متوکسی}-[ترشی بوتیل ایمینو]متیلن ] سوکسینات (۴۰b)
۷۶.....	۳-۴-۶- بررسی طیف های دی متیل ۲-[ترشی بوتیل ایمینو]متیلن]-۳-{۵-[۲-(۴-کلروفنیل)-۲-اکسواتوکسی]-۴-اکسو-۴-پیران-۲-ایل {متوکسی}سوکسینات (۴۰c)
۷۸.....	۳-۴-۷- بررسی طیف های متیل ۵-(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(کلرومتبیل)-۲-متیل-۵,۲-دیهیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴۴a)
۸۰.....	۳-۴-۸- بررسی طیف های اتیل ۵-(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(کلرومتبیل)-۲-متیل-۵,۲-دیهیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴۴b)
۸۳.....	۳-۴-۹- بررسی طیف های متیل ۵-(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(۱-کلرواتیل)-۲-متیل-۵,۲-دیهیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴۴c)
۸۵.....	۳-۴-۱۰- بررسی طیف های اتیل ۵-(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(۱-کلرواتیل)-۲-متیل-۵,۲-دیهیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴۴d)
۸۷.....	۳-۴-۱۱- بررسی طیف های متیل ۵-(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(دی کلرومتبیل)-۲-متیل-۵,۲-دیهیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴۴e)
۸۹.....	۳-۴-۱۲- بررسی طیف های اتیل ۵-(ترشی بوتیل ایمینو)-۲-(دی کلرومتبیل)-۲-متیل-۵,۲-دیهیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴۴f)
۹۱.....	۳-۴-۱۳- بررسی طیف های متیل ۵-(ترشی بوتیل ایمینو)-۲,۲-بیس(کلرومتبیل)-۲-۵-دیهیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴۴g)
۹۳.....	۳-۴-۱۴- بررسی طیف های اتیل ۵-(ترشی بوتیل ایمینو)-۲,۲-بیس(کلرومتبیل)-۲-۵-دیهیدروفوران-۳-کربوکسیلات (۴۴h)

۱۵-۴-۳ - بررسی طیف های متیل ۵-(ترشری بوتیل ایمینو)-۲-(کلرومتیل)-۲-فنیل-۲,۵-دیهیدروفوران-۳-کربوکسیلات	۹۵.....	(۴i)
۱۶-۴-۳ - بررسی طیف های اتیل ۵-(ترشری بوتیل ایمینو)-۲-(کلرومتیل)-۲-فنیل-۲,۵-دیهیدروفوران-۳-کربوکسیلات	۹۷.....	(۴j)
۱۷-۴-۳ - بررسی طیف های متیل ۵-(ترشری بوتیل ایمینو)-۲-(دی کلرومتیل)-۲-فنیل-۲,۵-دیهیدروفوران-۳-کربوکسیلات	۹۹.....	(۴k)
۱۸-۴-۳ - بررسی طیف های اتیل ۵-(ترشری بوتیل ایمینو)-۲-(دی کلرومتیل)-۲-فنیل-۲,۵-دیهیدروفوران-۳-کربوکسیلات	۱۰۱.....	(۴l)
۵-۳ - نتیجه گیری	۱۰۳.....	
۶-۳ - پیشنهادات	۱۰۴.....	
۷-۳ - طیف ها	۱۰۵.....	

## فهرست شماها

صفحه	عنوان
۲	شمای-۱: ساختارهای رزونانسی ایزوسیانید.....
۴	شمای-۲: ستر ایزوسیانید ها با روش آلکیل دار کردن سیانید نقره.....
۴	شمای-۳: ستر آیل یا بتزیل ایزوسیانید با روش آلکیل دار کردن سیانید نقره.....
۵	شمای-۴: ستر ایزوسیانیدی به روش هوفرمن.....
۵	شمای-۵: ستر ایزوسیانید ها از واکنش فرمامید با فسفن و باز.....
۶	شمای-۶: ستر ایزوسیانیدها از واکنش ترکیبات آلی فلزی با اکسازول ها.....
۷	شمای-۷: ستر مشتقات ایزوسیانیدی $\alpha$ -آمینو آلکیل فسفونات دی فنیل استر.....
۷	شمای-۸: ستر ترشی-بوتیل ایزوسیانید.....
۹	شمای-۹: هیدرولیز ایزوسیانیدها به فرمامیدها در شرایط اسیدی آبی.....
۱۰	شمای-۱۰: واکنش ترشی بوتیل ایزوسیانید با دی برمو کاربن.....
۱۰	شمای-۱۱: واکنش ایزوسیانید ها با آلكن های فعال.....
۱۱	شمای-۱۲-۱: واکنش حلقه افزایی [۴+۱] ایزوسیانید با ۱،۲،۴،۵ تترازین.....
۱۲	شمای-۱۳-۱: واکنش ایزوسیانید با آسیل کلراید.....
۱۳	شمای-۱۴-۱: واکنش سه جزئی پاسرنی.....
۱۳	شمای-۱۵-۱: واکنش چهار جزئی یوگی.....
۱۴	شمای-۱۶: مکانیسم واکنش سه جزئی استرهای استیلنی و ایزوسیانیدها با ترکیبات الکترون دوست و یا ZH-اسیدها.....
۱۵	شمای-۱۷-۱: برخی واکنش های سه جزئی ایزوسیانید، آلکین های کم الکترون و CH-اسیدها.....
۱۶	شمای-۱۸-۱: برخی واکنش های سه جزئی ایزوسیانید، آلکین های کم الکترون و OH-اسیدها.....
۱۷	شمای-۱۹-۱: برخی واکنش های سه جزئی ایزوسیانید، آلکین های کم الکترون و NH-اسیدها.....
۱۸	شمای-۲۰-۱: واکنش سه جزئی ایزوسیانید، آلکین های کم الکترون و اسید کلرید.....
۱۸	شمای-۲۱-۱: برخی واکنش های سه جزئی ایزوسیانید، آلکین های کم الکترون و الدهیدها.....
۱۹	شمای-۲۲-۱: برخی واکنش های سه جزئی ایزوسیانید، استرهای استیلنی و ترکیبات کتونی کم الکترون.....
۲۲	شمای-۲۳-۱: واکنش کوجیک اسید با دی متیل سولفات.....
۲۲	شمای-۲۴-۱: واکنش تراکمی کوجیک اسید با الدهیدها.....
۲۳	شمای-۲۵-۱: واکنش سه جزئی کوجیک اسید، الدهید و $\beta$ -دی کتون.....
۲۴	شمای-۲۶-۱: واکنش سه جزئی کوجیک اسید، آلکین های کم الکترون و تری فنیل فسفین.....

شمای ۱-۲: واکنش سه جزئی کوجیک اسید، آلکین های کم الکترون و ایزوسیانیدها	۲۴
شمای ۲-۱: $\alpha$ -هالوژن دار شدن کتون ها	۲۶
شمای ۲-۲: سترز $\alpha$ -برمو کتون ها با کمپلکس فیشر	۲۶
شمای ۱-۳: روش خاص تعویض هالوژن در $\alpha$ -برموکتون ها	۲۷
شمای ۱-۴: واکنش انامینون ها با $\alpha$ -هالوکتون ها	۲۸
شمای ۱-۵: برخی واکنش های $\alpha$ -هالوکتون ها با تیوآمیدها	۲۸
شمای ۱-۶: برخی واکنش های سه جزئی $\alpha$ -هالوکتون ها با ایزوسیانیدها و آلکین های کم الکترون	۲۹
شمای ۱-۷: واکنش کوجیک اسید با $\alpha$ -هالوکتون ها در مجاورت باز DBU	۳۴
شمای ۱-۸: واکنش سه جزئی مشتقات کوجیک اسید، دی استراتستیلنی و ترشی بوتیل ایزوسیانید	۳۹
شمای ۱-۹: واکنش کوجیک اسید، ۲-برمو-۱-فنیل اتانون، ترشی بوتیل ایزوسیانید و دی متیل استیلن دی کربوکسیلات در مجاورت باز DBU	۴۵
شمای ۱-۱۰: واکنش سه جزئی $\alpha$ -هالوکتون ها، منواسترهاستیلنی و ترشی بوتیل ایزوسیانید	۴۶
شمای ۱-۱۱: مکانیسم واکنش کوجیک اسید با $\alpha$ -هالوکتون ها در مجاورت باز DBU	۶۲
شمای ۱-۱۲: مکانیسم واکنش سه جزئی مشتقات کوجیک اسید، ترشی بوتیل ایزوسیانید و دی متیل استیلن دی کربوکسیلات	۶۳
شمای ۱-۱۳: مکانیسم واکنش سه جزئی $\alpha$ -هالوکتون ها، منواستراستیلنی و ترشی بوتیل ایزوسیانید	۶۴
شمای ۱-۱۴: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۳۷a	۶۷
شمای ۱-۱۵: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۳۷b	۶۹
شمای ۱-۱۶: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۳۷c	۷۱
شمای ۱-۱۷: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۰a	۷۳
شمای ۱-۱۸: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب b	۷۵
شمای ۱-۱۹: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۰c	۷۸
شمای ۱-۲۰: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۴a	۸۰
شمای ۱-۲۱: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۴b	۸۲
شمای ۱-۲۲: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۴c	۸۴
شمای ۱-۲۳: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۴d	۸۶
شمای ۱-۲۴: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۴e	۸۸
شمای ۱-۲۵: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۴f	۹۰

شماری ۱۶-۳: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۴g	۹۲
شماری ۱۷-۳: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۴h	۹۴
شماری ۱۸-۳: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۴i	۹۶
شماری ۱۹-۳: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۴j	۹۹
شماری ۲۰-۳: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۴k	۱۰۱
شماری ۲۱-۳: گسیست های مشاهده شده در طیف جرمی ترکیب ۴۴l	۱۰۳

## فهرست شکل ها

	عنوان
صفحه	عنوان
۱۰۶	شکل ۱-۳: طیف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) ترکیب <b>۳۷a</b> .
۱۰۶	شکل ۲-۳: طیف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) ترکیب <b>۳۷a</b>
۱۰۷	شکل ۳-۳: طیف Mass ترکیب <b>۳۷a</b>
۱۰۷	شکل ۴-۳: طیف IR ترکیب <b>۳۷a</b>
۱۰۸	شکل ۵-۳: طیف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) ترکیب <b>b</b>
۱۰۸	شکل ۶-۳: طیف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) ترکیب <b>۳۷b</b>
۱۰۹	شکل ۷-۳: طیف Mass ترکیب <b>b</b>
۱۰۹	شکل ۸-۳: طیف IR ترکیب <b>۳۷b</b>
۱۱۰	شکل ۹-۳: طیف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) ترکیب <b>۳۷c</b>
۱۱۰	شکل ۱۰-۳: طیف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) ترکیب <b>۳۷c</b>
۱۱۱	شکل ۱۱-۳: طیف Mass ترکیب <b>۳۷c</b>
۱۱۱	شکل ۱۲-۳: طیف IR ترکیب <b>۳۷c</b>
۱۱۲	شکل ۱۳-۳: طیف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) ترکیب <b>۴۰a</b>
۱۱۲	شکل ۱۴-۳: طیف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) ترکیب <b>۴۰a</b>
۱۱۳	شکل ۱۵-۳: طیف Mass ترکیب <b>۴۰a</b>
۱۱۳	شکل ۱۶-۳: طیف IR ترکیب <b>۴۰a</b>
۱۱۴	شکل ۱۷-۳: طیف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) ترکیب <b>۴۰b</b>
۱۱۴	شکل ۱۸-۳: طیف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) ترکیب <b>۴۰b</b>
۱۱۵	شکل ۱۹-۳: طیف Mass ترکیب <b>۴۰b</b>
۱۱۵	شکل ۲۰-۳: طیف IR ترکیب <b>۴۰b</b>
۱۱۶	شکل ۲۱-۳: طیف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) ترکیب <b>۴۰c</b>
۱۱۶	شکل ۲۲-۳: طیف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) ترکیب <b>۴۰c</b>
۱۱۷	شکل ۲۳-۳: طیف Mass ترکیب <b>۴۰c</b>
۱۱۷	شکل ۲۴-۳: طیف IR ترکیب <b>۴۰c</b>
۱۱۸	شکل ۲۵-۳: طیف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) ترکیب <b>۴۴a</b>

١١٨.....	شكل ٢٦-٣: طيف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤a
١١٩.....	شكل ٢٧-٣: طيف Mass تركيب ٤٤a
١١٩.....	شكل ٢٨-٣: طيف IR تركيب ٤٤a
١٢٠.....	شكل ٢٩-٣: طيف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤b
١٢٠.....	شكل ٣٠-٣: طيف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤b
١٢١.....	شكل ٣١-٣: طيف Mass تركيب ٤٤b
١٢١.....	شكل ٣٢-٣: طيف IR تركيب ٤٤b
١٢٢.....	شكل ٣٣-٣: طيف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤c
١٢٢.....	شكل ٣٤-٣: طيف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤c
١٢٣.....	شكل ٣٥-٣: طيف Mass تركيب ٤٤c
١٢٣.....	شكل ٣٦-٣: طيف IR تركيب ٤٤c
١٢٤.....	شكل ٣٧-٣: طيف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤d
١٢٤.....	شكل ٣٨-٣: طيف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤d
١٢٥.....	شكل ٣٩-٣: طيف Mass تركيب ٤٤d
١٢٥.....	شكل ٤٠-٣: طيف IR تركيب ٤٤d
١٢٦.....	شكل ٤١-٣: طيف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤e
١٢٦.....	شكل ٤٢-٣: طيف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤e
١٢٧.....	شكل ٤٣-٣: طيف Mass تركيب ٤٤e
١٢٧.....	شكل ٤٤-٣: طيف IR تركيب ٤٤e
١٢٨.....	شكل ٤٥-٣: طيف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤f
١٢٨.....	شكل ٤٦-٣: طيف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤f
١٢٩.....	شكل ٤٧-٣: طيف Mass تركيب ٤٤f
١٢٩.....	شكل ٤٨-٣: طيف IR تركيب ٤٤f
١٣٠.....	شكل ٤٩-٣: طيف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤g
١٣٠.....	شكل ٥٠-٣: طيف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤g
١٣١.....	شكل ٥١-٣: طيف Mass تركيب ٤٤g
١٣١.....	شكل ٥٢-٣: طيف IR تركيب ٤٤g
١٣٢.....	شكل ٥٣-٣: طيف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب ٤٤h

١٣٢.....	شكل ٥٤-٣: طيف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب <b>٤٤h</b>
١٣٣.....	شكل ٥٥-٣: طيف Mass تركيب <b>٤٤h</b>
١٣٣.....	شكل ٥٦-٣: طيف IR تركيب <b>٤٤h</b>
١٣٤.....	شكل ٥٧-٣: طيف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب <b>٤٤i</b>
١٣٤.....	شكل ٥٨-٣: طيف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب <b>٤٤i</b>
١٣٥.....	شكل ٥٩-٣: طيف Mass تركيب <b>٤٤i</b>
١٣٥.....	شكل ٦٠-٣: طيف IR تركيب <b>٤٤i</b>
١٣٦.....	شكل ٦١-٣: طيف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب <b>٤٤j</b>
١٣٦.....	شكل ٦٢-٣: طيف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب <b>٤٤j</b>
١٣٧.....	شكل ٦٣-٣: طيف Mass تركيب <b>٤٤j</b>
١٣٧.....	شكل ٦٤-٣: طيف IR تركيب <b>٤٤j</b>
١٣٨.....	شكل ٦٥-٣: طيف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب <b>٤٤k</b>
١٣٨.....	شكل ٦٦-٣: طيف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب <b>٤٤k</b>
١٣٩.....	شكل ٦٧-٣: طيف Mass تركيب <b>٤٤k</b>
١٣٩.....	شكل ٦٨-٣: طيف IR تركيب <b>٤٤k</b>
١٤٠.....	شكل ٦٩-٣: طيف $^1\text{H}$ NMR (400.1 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب <b>٤٤l</b>
١٤٠.....	شكل ٧٠-٣: طيف $^{13}\text{C}$ NMR (100.6 MHz, $\text{CDCl}_3$ ) تركيب <b>٤٤l</b>
١٤١.....	شكل ٧١-٣: طيف Mass تركيب <b>٤٤l</b>
١٤١.....	شكل ٧٢-٣: طيف IR تركيب <b>٤٤l</b>

# فصل اول

مقدمه و تئوري

## ۱-۱- ایزوسیانید و مشخصات فیزیکی و شیمیایی

ایزوسیانید (ایزونیتریل یا کربیل آمین) یک ترکیب آلی با گروه عاملی ( $\text{N}\equiv\text{C}-$ ) است. ایزوسیانیدها

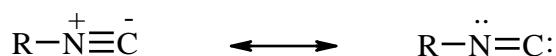
به دلیل ایزومر بودن با سیانید ها ( $\text{C}\equiv\text{N}-$ ) در نامگذاری به روش آیوپاک پیشوند ایزو را می گیرند. ساختار

ظرفیتی غیر معمول و واکنش پذیری این ترکیبات طی یک قرن و نیم گذشته مورد بحث قرار گرفته است

. [۱]

ساختار مولکولی ایزوسیانیدها به صورت هیبریدی از دو ساختار رزونانسی می باشد یکی با پیوند

سه گانه بین نیتروژن-کربن و دیگری با پیوند دوگانه بین آن، که در شمای ۱-۱ آمده است [۲].



شمای ۱-۱: ساختارهای رزونانسی ایزوسیانید