

بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِيْمِ



دانشکده شیمی

پایان نامه کارشناسی ارشد شیمی آلی

# سنتز مشتقات جدیدی از تری آزولو و پیرولوکینوکسالین با استفاده از کاتالیزگر پالادیم

سعیده جاجرمی

استاد راهنما:

دکتر محمد باخرد

استاد مشاور:

دکتر علی کیوانلو

۱۳۹۰ تیر



**دانشگاه صنعتی شاهرود**

دانشکده شیمی

پایان نامه کارشناسی ارشد

**سعیده جاجرمی**

رشته شیمی آلبوم

تحت عنوان

**ستز مشتقات جدیدی از تری ازولو و پیرولوکینوکسالین با استفاده از کاتالیزگر پالادیم**

در تاریخ ۱۳۹۰/۴/۶ توسط کمیته تخصصی زیر جهت اخذ مدرک کارشناسی ارشد رشته شیمی آلبوم

مورد ارزیابی و با درجه **خوب** مورد پذیرش قرار گرفت.

اعضاء هیأت داوران	نام و نام خانوادگی	مرتبه علمی	امضاء
استاد راهنمای اول	محمد باخرد	دانشیار	
استاد راهنمای دوم	--	--	
استاد مشاور	علی کیوانلو	استاد دیار	
نماینده شورای تحصیلات تمکیلی	منصور عرب چم جنگلی	دانشیار	
استاد ممتحن	سید علینقی طاهری	استاد دیار	
استاد ممتحن	بهرام بهرامیان	استاد دیار	

تقدیم به همهی انسانهای مظلوم دنیا

به ویژه

ملت فلسطین

سپاس خدای را که هستی ام از اوست و رفتم به سوی او.

اکنون که با یاری خداوند متعال این کار را به پایان رسانده‌ام مایلم مراتب تشکر و  
قدردانی خود را نسبت به تمام کسانی که مرا در انجام این پروژه یاری نموده‌اند ابراز  
نمایم:

پدر و مادر عزیزم که ارزشمندترین و زیباترین دارایی زندگی‌ام هستند.

استاد ارجمند، جناب آقای دکتر محمد باخرد که باور توانستن را در من پروراند.

جناب آقای دکتر علی کیوانلو و جناب آقای دکتر بهرام بهرامیان به خاطر تمام مساعدت‌هایشان.

خانم‌ها ماهرخ رحمانی ماهی‌آبادی، فائزه نجفیان اشرفی و زهرا اعلمی شریک لحظه‌های این سال‌هایم و ساکنین ابدی قلبم.

از خداوند بزرگ برای تمام این عزیزان سلامتی، سعادت و توفیق روزافزون را خواهانم.

## تعهد نامه

اینجانب ..... دانشجوی دوره کارشناسی ارشد / دکتری رشته .....  
دانشکده ..... دانشگاه صنعتی شاهرود نویسنده پایان نامه / رساله .....  
..... تحت راهنمایی آقای ..... متن بجز این ..... متعدد می شود .

- تحقیقات در این پایان نامه / رساله توسط اینجانب انجام شده است و از صحت و اصالت برخوردار است .
- در استفاده از نتایج پژوهش‌های محققان دیگر به مرجع مورد استفاده استناد شده است .
- مطالب مندرج در پایان نامه / رساله تاکنون توسط خود یا فرد دیگر برای دریافت هیچ نوع مدرک یا امتیازی در هیچ جا ارائه نشده است .
- کلیه حقوق معنوی این اثر متعلق به دانشگاه صنعتی شاهرود می باشد و مقالات مستخرج با نام « دانشگاه صنعتی شاهرود » و یا « Shahrood University of Technology » به چاپ خواهد رسید .
- حقوق معنوی تمام افرادی که در به دست آمدن نتایج اصلی پایان نامه / رساله تأثیرگذار بوده اند در مقالات مستخرج از پایان نامه / رساله رعایت می گردد .
- در کلیه مراحل انجام این پایان نامه / رساله ، در مواردی که از موجود زنده ( یا بافت‌های آنها ) استفاده شده است ضوابط و اصول اخلاقی رعایت شده است .
- در کلیه مراحل انجام این پایان نامه / رساله ، در مواردی که به حوزه اطلاعات شخصی افراد دسترسی یافته یا استفاده شده است اصل رازداری ، ضوابط و اصول اخلاق انسانی رعایت شده است .

تاریخ:

امضای دانشجو

۹۰/۱۶/۱۶

مالکیت نتایج و حق نشر
<p>• کلیه حقوق معنوی این اثر و محصولات آن ( مقالات مستخرج ، کتاب ، برنامه های رایانه ای ، نرم افزار ها و تجهیزات ساخته شده است ) متعلق به دانشگاه صنعتی شاهرود می باشد . این مطلب باید به نحو مقتضی در تولیدات علمی مربوطه ذکر شود .</p> <p>• استفاده از اطلاعات و نتایج موجود در پایان نامه / رساله بدون ذکر مرجع مجاز نمی باشد .</p>

\* متن این صفحه نیز باید در ابتدای نسخه های تکثیر شده پایان نامه / رساله وجود داشته باشد .

## چکیده

پیرولو و تریآزولوکینوکسالین‌ها دارای طیف وسیعی از فعالیت‌های بیولوژیکی مانند خواص ضد ویروسی و ضد سرطان می‌باشند.

با توجه به خواص بیولوژیکی پیرولو و تریآزولوکینوکسالین‌ها، در این تحقیق مشتقات جدیدی از ۲-فنیل-N-آریل متیلن-۱-H-پیرولو [۳،۲-ب] کینوکسالین-۱-آمین و ۱-آریل-۴-(فنیل-اتینیل) [۱،۲،۴-ا] تریآزولو [۳،۲-ب] کینوکسالین با استفاده از کاتالیزگر پالادیم کربن سنتز گردید. از واکنش ۳،۲-دیکلروکینوکسالین (۳۹)، هیدرازین (۸۷) و آلدھیدهای آромاتیک (۸۸) با فنیل-استیلن (۸۹) در حضور کاتالیزگرهای پالادیم کربن و یدیدمس (I) در دمای  $70^{\circ}\text{C}$  و در اتمسفر آرگون، مشتقات جدیدی از ۲-فنیل-N-آریل متیلن-۱-H-پیرولو [۳،۲-ب] کینوکسالین-۱-آمین [۹۰] با بهره‌ی بالا به دست آمد.

همچنان از واکنش ۳،۲-دیکلروکینوکسالین (۳۹)، هیدرازین (۸۷) و آلدھیدهای آروماتیک (۸۸) و محلول برم (۴۳) با فنیل-استیلن (۸۹) در حضور کاتالیزگر پالادیم کربن و در دمای  $70^{\circ}\text{C}$  در اتمسفر آرگون، مشتقات جدیدی از ۱-آریل-۴-(فنیل-اتینیل) [۱،۲،۴-ا] تریآزولو [۳،۲-ب] کینوکسالین (۹۱) با بهره‌ی بالا به دست آمد.

ساختار ترکیبات سنتز شده با استفاده از داده‌های طیف سنجی تأیید گردید. از ویژگی‌های این روش شرایط ملایم، تک‌ظرفی بودن واکنش‌ها و بهره‌ی بالای مشتقات سنتز شده می‌باشد.

## فهرست مطالعه

عنوان	صفحه
<u>فصل اول: مقدمه</u>	
۱-۱- شیمی پیرولو و تری آزولوکینوکسالین‌ها	۲
۱-۱-۱- پیرولوکینوکسالین‌ها و روش‌های سنتزی آنها	۲
۱-۱-۲- روش‌های سنتزی تری آزولوکینوکسالین‌ها	۹
<u>فصل دوم: بحث و بررسی نتایج</u>	
۲- بحث و بررسی نتایج	۱۷
۲-۱- بهینه نمودن شرایط واکنش تهیه مشتقات ۲-فنیل-N-آریل متیلن-۱-H-پیرولو [b-۳،۲]	
۲-۲- سنتز مشتقات ۲-فنیل-N-آریل متیلن-۱-H-پیرولو [b-۳،۲] کینوکسالین-۱-آمین	۱۸
۲-۳- سنتز مشتقات ۲-فنیل-N-آریل متیلن-۱-H-پیرولو [b-۳،۲] کینوکسالین-۱-آمین با استفاده از کاتالیزگر پالادیم کربن و یدیدمس (I)	۲۰
۲-۴- بهینه نمودن شرایط واکنش تهیه مشتقات ۱-آریل-۴-(فنیل اتینیل) [۱،۲،۴] تری آزولو [۳،۴] کینوکسالین [a]	۲۴
۲-۵- سنتز مشتقات ۱-آریل-۴-(فنیل اتینیل) [۱،۲،۴] تری آزولو [۳،۴] کینوکسالین با استفاده از کاتالیزگر پالادیم کربن	۲۶
۲-۶- مکانیسم واکنش تهیه مشتقات ۱-آریل-۴-(فنیل اتینیل) [۱،۲،۴] تری آزولو [۳،۴] کینوکسالین [a]	۲۸
۲-۷- مکانیسم واکنش تهیه مشتقات ۱-آریل-۴-(فنیل اتینیل) [۱،۲،۴] تری آزولو [۳،۴] کینوکسالین	۳۱

۷-۲- شواهد طیفی مشتقات ۲-فنیل-N-آریل متیلن-۱-پیرولو[b-۳، ۲]کینوکسالین-۱-آمین

۴۳

۴۱ ۸-۲- شواهد طیفی ۱-آریل-۴-(فنیل اتینیل)[۱، ۲، ۴]تری آزولو[a-۳، ۲]کینوکسالین

۴۵

۹-۲- نتیجه گیری

۴۵

۱۰-۲- آینده نگری

### فصل سوم: بخش تجربی

۴۷

۳- بخش تجربی

۴۷

۱-۳- دستگاه ها

۴۷

۲-۳- مواد اولیه

۴۸

۳-۳- تهیه مشتقات ۲-فنیل-N-آریل متیلن-۱-پیرولو[b-۳، ۲]کینوکسالین-۱-آمین

۵۳

۴-۳- تهیه مشتقات ۱-آریل-۴-(فنیل اتینیل)[۱، ۲، ۴]تری آزولو[a-۳، ۲]کینوکسالین

### مراجع

۵۷

مراجع

### ضمیمه

۵۹

ضمیمه

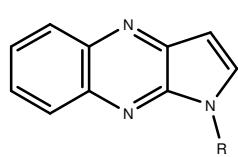
# فصل اول

مقدمه

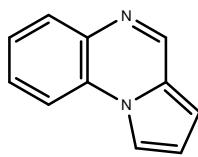
## ۱-۱-۱- شیمی پیرولو و تریآزولوکینوکسالین‌ها

### ۱-۱-۱-۱- پیرولو کینوکسالین‌ها و روش‌های سنتزی آنها

پیرولو و تریآزولوکینوکسالین‌ها از مشتقات سه حلقه‌ای کینوکسالین‌ها می‌باشند که خواص بیولوژیکی و دارویی فراوان دارند. دو دسته‌ی مهم از پیرولوکینوکسالین‌ها شامل پیرولو[۱،۲-ب]کینوکسالین (۱) و پیرولو[۳،۲-ب]کینوکسالین (۲) می‌باشد.

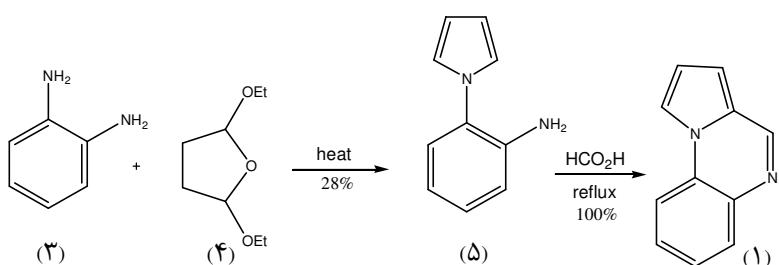


(۲)



(۱)

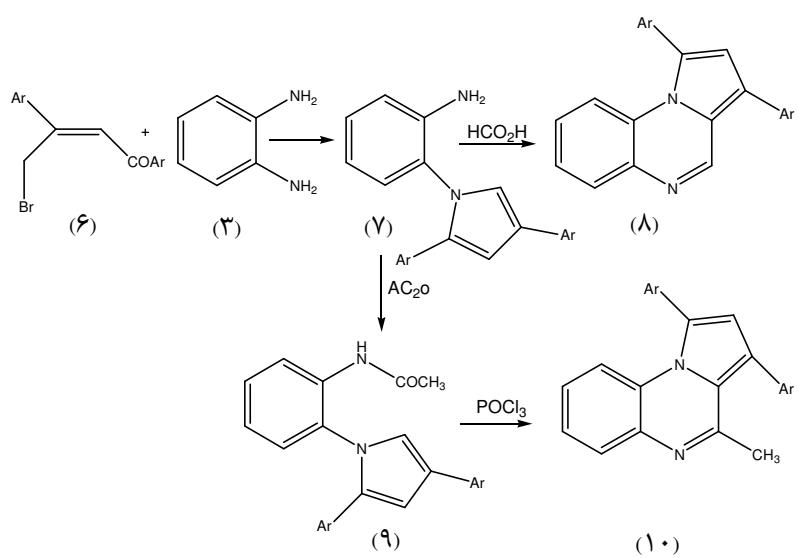
پیرولو[۱،۲-ب]کینوکسالین اولین بار در سال ۱۹۶۵ توسط چیزمن<sup>۱</sup> و تاک<sup>۲</sup> از حرارت دادن ۱،۲-دی‌آمینوبنزن (۳) و دی‌اتوکسیتتراهیدروفوران (۴) و سپس رفلaks ترکیب (۵) در فرمیک اسید سنتز گردید [۱].



<sup>۱</sup>. Cheeseman

<sup>۲</sup>. Tuck

همچنین تعدادی از مشتقات ۱،۳-دیآریلپیرولو[۲،۱-a]کینوکسالین (۸) و (۱۰) از واکنش ۱،۳-دیفنیل-۴-برمو-۲-بوتندیامینوبنزن (۳) تهیه شده‌اند که دارای خواص بیولوژیکی و دارویی با ارزشی می‌باشند [۲].

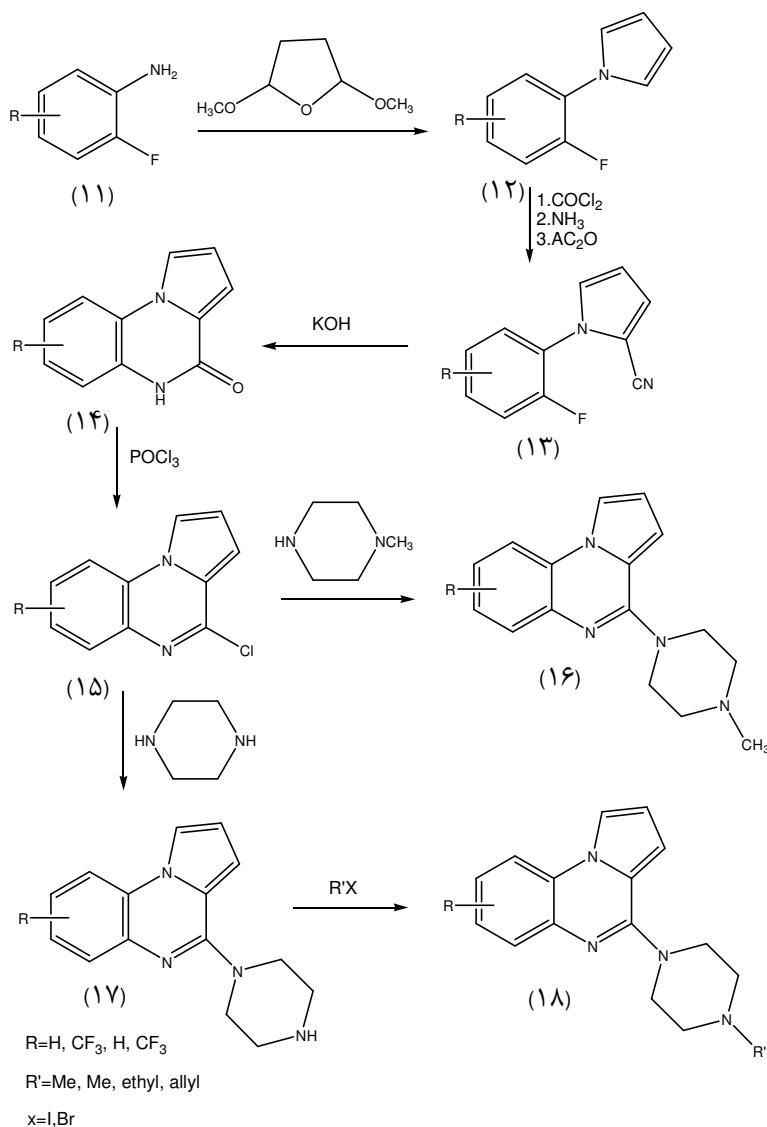


Ar=Ph, 4-ClC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, 4-BrC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>, 4-MeOC<sub>6</sub>H<sub>4</sub>

در پژوهشی دیگر، توسط کامپیانی<sup>۱</sup> و کاپلی<sup>۲</sup> تعدادی از مشتقات پیرولو[۲،۱-a]کینوکسالین سنتز شده‌اند که طرح (۱-۱) چگونگی این واکنش‌ها را نشان می‌دهد [۳].

---

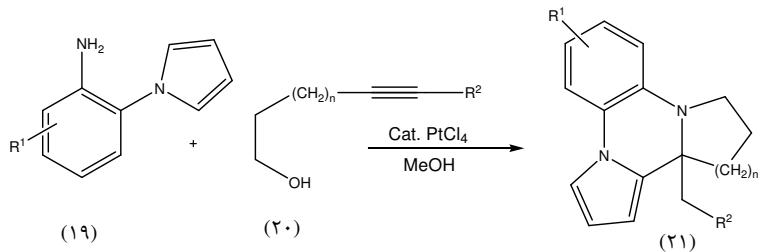
<sup>۱</sup>. Campiani  
<sup>۲</sup>. Cappelli



### طرح (۱-۱)

در روشی دیگر، پاتیل<sup>۱</sup> و همکارانش با استفاده از کاتالیزگز پلاتین موفق به ساخت مشتقات جدیدی از پیرولو[۲،۱-a]کینوکسالین (۲۱) از واکنش مشتقات ۱-(۲-آمینوفنیل)پیرول (۱۹) و یک آلکین دارای گروه هیدروکسیل (۲۰) شدند [۴].

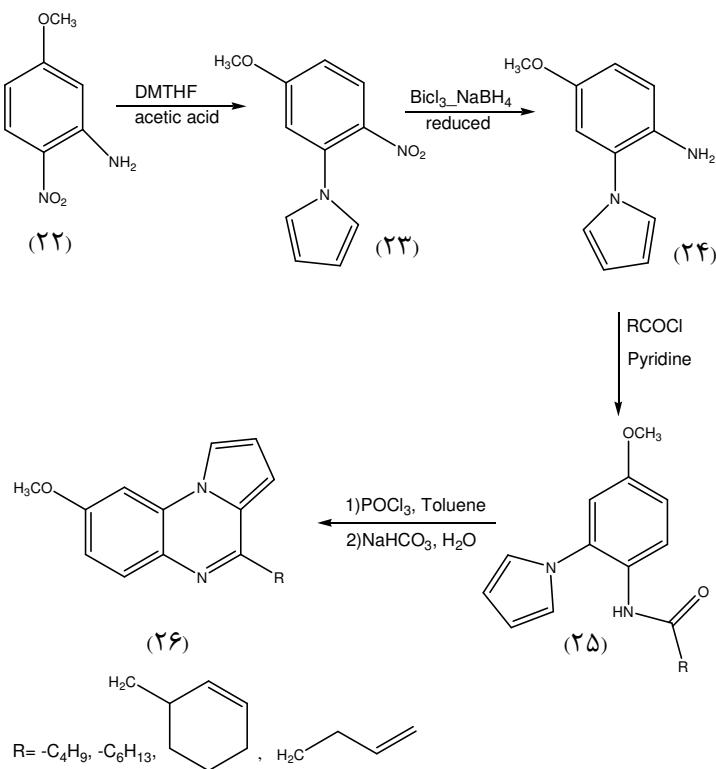
<sup>۱</sup>. Patil



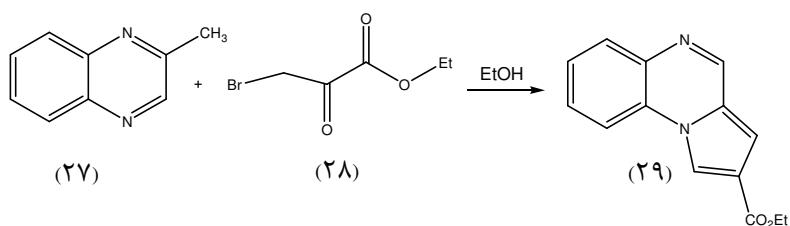
$R^1 = \text{Me, MeO}_2\text{C}_-$ , MeO, Cl

$R^2 = \text{H, Hex, Et}$

همچنین در سال ۲۰۰۷، محققان مشتقاتی از پیرولو[۱-a-کینوکسالین (۲۶) را از طریق حلقوی شدن چند مرحله‌ای ۲-نیتروآنیلین (۲۲) سنتز کردند که خواص ضد میکروبی این مشتقات به اثبات رسیده است [۵].

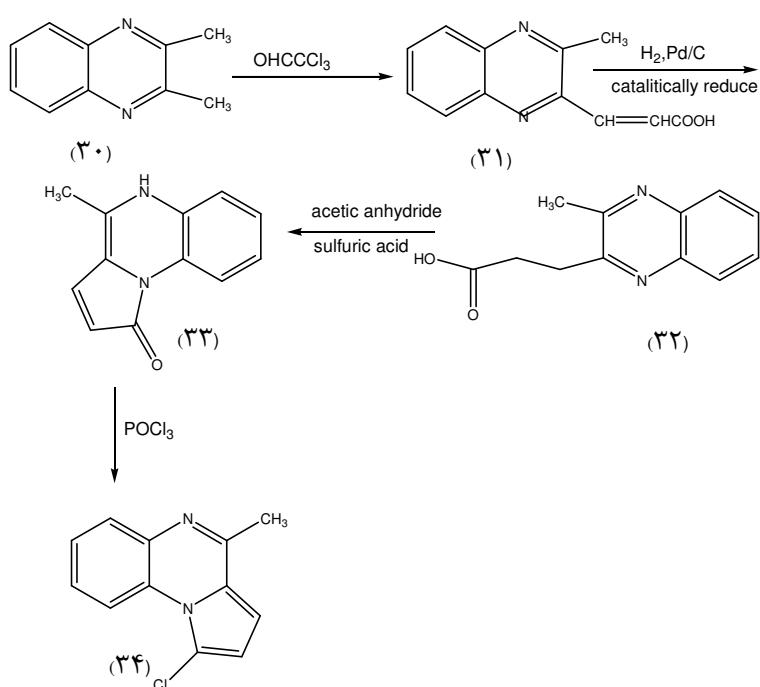


همچنین سنتز یک مرحله‌ای پیرولوکینوکسالین (۲۹) از واکنش ۲-متیلکینوکسالین (۲۷) و اتیلبرموپیروات (۲۸) در حلal اتانول گزارش شده است [۶].



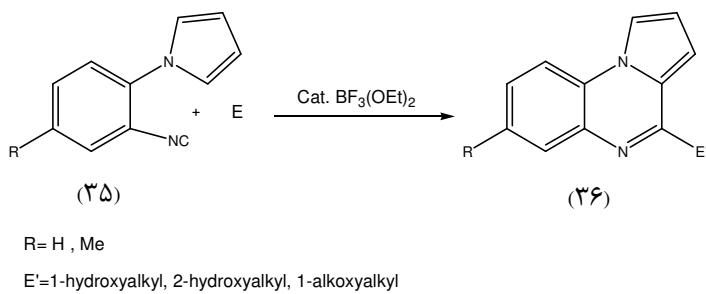
در روشی دیگر، مشتقاتی از پیرولوکینوکسالین (۳۴) از واکنش ترکیب (۳۰) با کلرال مطابق

طرح (۲-۱) سنتز شده‌اند [۷].



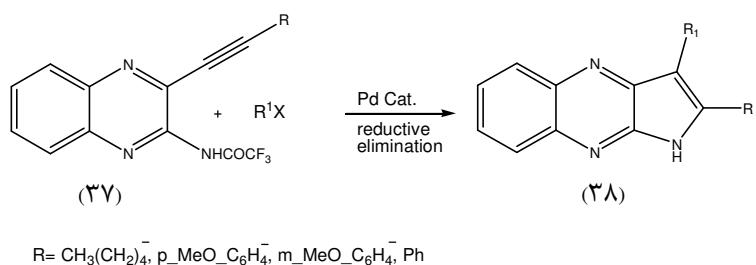
طرح (۲-۱)

همچنین از واکنش ۱-(۲-ایزوسیانوفنیل)پیرول‌ها (۳۵) با آلدهیدها (یاکتون‌ها)، اکسیران‌ها و استال‌ها (E=) در حضور مقادیر کاتالیتیکی از تریفلوئوروکربنات اتیل اترات بور، مشتقاتی از پیرولو[۱،۲-۲]اکینوکسالین‌ها (۳۶) که دارای استخلاف اکسی‌آلکیل در موقعیت چهار خود بودند سنتز شدند [۸].



در سال ۲۰۰۴ سنتز مشتقاتی از پیرولو[۳,۲-ب]کینوکسالین (۳۸) از واکنش ۲-آلکنیل-۳-

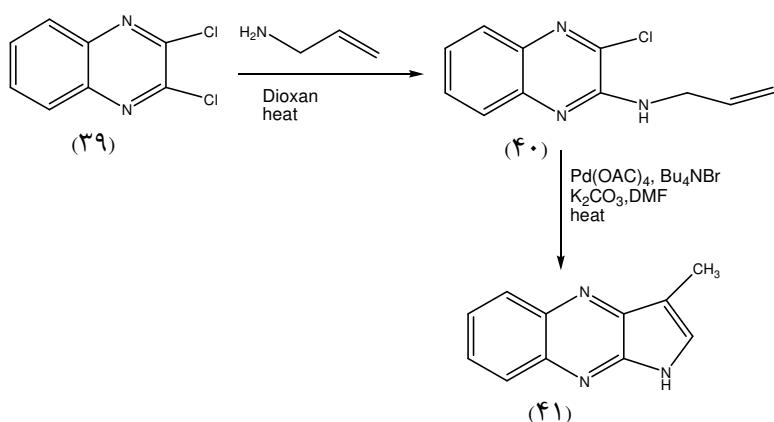
تری فلورواستامیدوکینوکسالین‌ها (۳۷) با آریل و وینیل هالیدها یا تریفلات‌ها در حضور  $Pd(Pph_3)_4$  و کربنات پتاسیم در حلal استونیتریل و دمای ۱۰۰ درجه سانتیگراد گزارش شده است [۹].



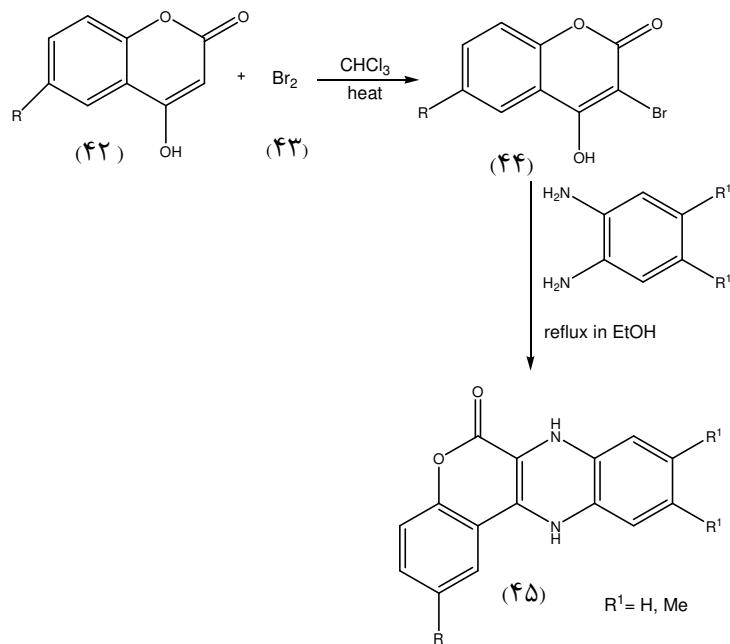
در واکنشی دیگر، ۳،۲-دیکلروکینوکسالین (۳۹) با آلیل‌آمین در حلal دی‌اکسان وارد واکنش

گردید و ترکیب (۴۰) بدست آمد. این ترکیب در واکنش حلقه‌زایی در حضور باز و کاتالیزگر پالادیم

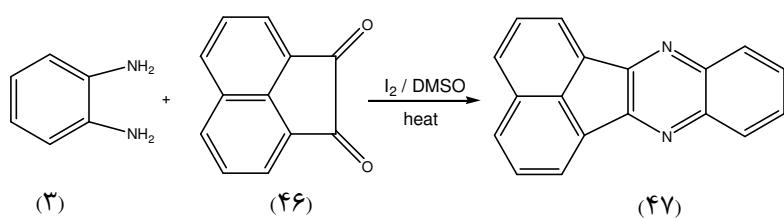
پیرولوکینوکسالین (۴۱) را ایجاد کرد [۱۰].



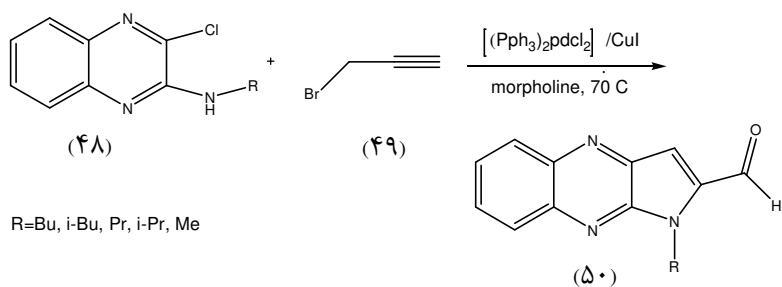
در پژوهشی دیگر، از واکنش ترکیب (۴۲) با برم (۴۳) ترکیب (۴۴) بدست آمد، سپس این ترکیب در اثر واکنش با فنیل‌دی‌آمین و در حضور اتانول پیرولو[۳،۴-*b*]کینوکسالین (۴۵) را به دست می‌دهد که دارای خواص ضد میکروبی قابل ملاحظه‌ای می‌باشد [۱۱].



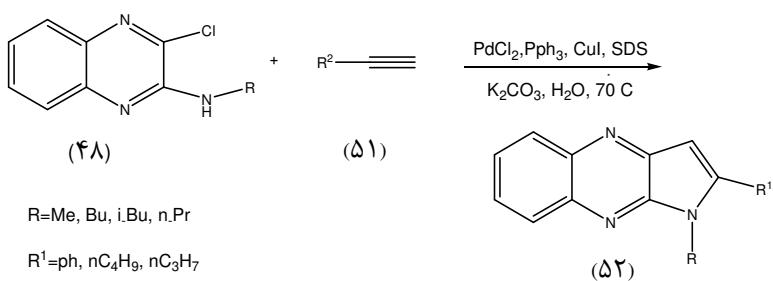
همچنین از واکنش ۲،۱-دی‌آمینوبنزن (۳) با ترکیب (۴۶) در حلal دی‌متیل‌سولفوکسید ترکیب اسنفتو[۲،۱-*b*]کینوکسالین سنتز گردیده است [۱۲].



در سال ۲۰۱۰ مشتقاتی از پیرولو[۳،۲-*b*]کینوکسالین-۲-کربالدهید (۵۰) از واکنش مشتقات N-آلکیل-۳-کلروکینوکسالین-۲-آمین (۴۸) با پروپارژیل‌برمید (۴۹) و مورفولین در حضور کاتالیزگرهای بیس(تریفنیلفسفین)پالادیوم(II) کلرید و یدیدمس(І) با بهره بالا سنتز شد [۱۳].



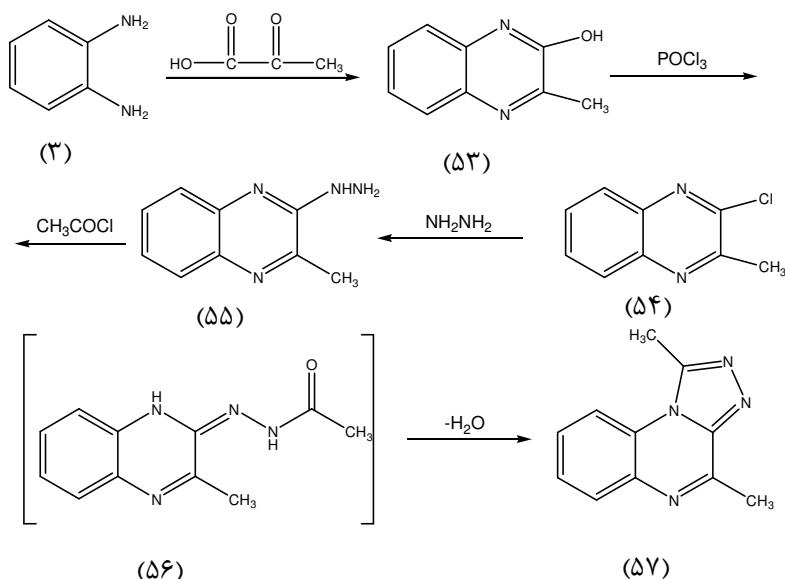
همچنین از واکنش مشتقات N-آلکیل-۳-کلروکینوکسالین-۲-آمین (۴۸) با ترکیب (۵۱) در حضور کاتالیزگر پالادیم و باز کربنات پتاسیم در حلal آب و در دمای ۷۰ درجه سانتیگراد مشتقاتی از پیرولو[۳,۲-b]کینوکسالین (۵۲) سنتز گردید [۱۴].



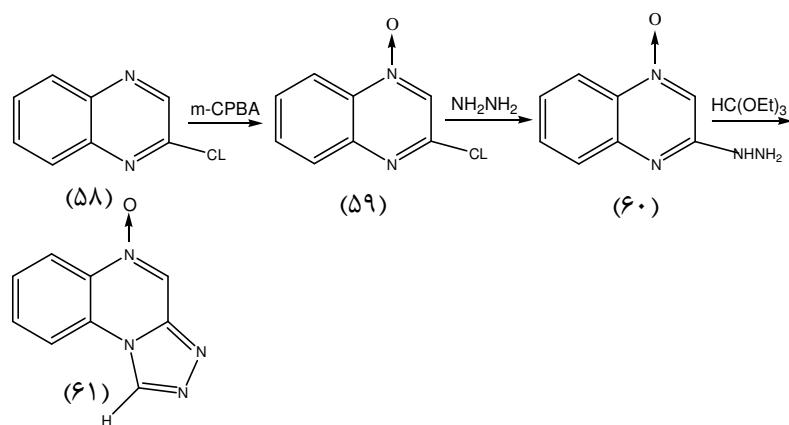
### ۱-۲-۱-۱- روش‌های سنتزی تریآزولوکینوکسالین‌ها

تریآزولو[۴,۳-a]کینوکسالین (۵۷) اولین بار در سال ۱۹۶۰ توسط شیهو<sup>۱</sup> و تاگامی<sup>۲</sup> از واکنش ۲-دی‌آمینوبنزن (۳) با یک  $\alpha$ -دی‌کربونیل مطابق روش زیر سنتز گردید [۱۵].

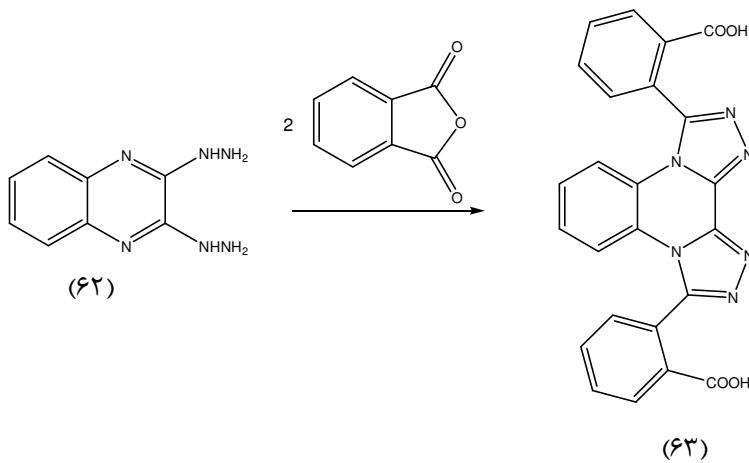
<sup>۱</sup>. Shiho  
<sup>۲</sup>. Tagami



در سال ۱۹۷۸ در پژوهشی از واکنش ۳-کلروکینوکسالین (۵۸) با متاکلروپربنزوئیک اسید، ترکیب ۳-کلروکینوکسالین-۱-اکساید (۵۹) تهیه شد. سپس از واکنش ترکیب (۵۹) با هیدرازین، ۳-هیدرازینوکینوکسالین-۱-اکساید (۶۰) سنتز گردید. در ادامه در اثر رفلaksن ترکیب (۶۰) با تری‌اتیل‌ارتوفرمات ترکیب (۶۱) تهیه گردید [۱۶].



در سال ۱۹۹۵ از واکنش دی‌هیدرازینوکینوکسالین (۶۲) با فتالیک‌انیدرید مشتقی از بیس‌تری آزولوکینوکسالین (۶۳) سنتز شد [۱۷].



در روشی دیگر مشتقاتی از تریآزولو[۱,۵-ا]کینوکسالین-۴-اون (۶۷) از واکنش ۲-نیتروآنیلین‌های مناسب (۶۴) با نمک دیازونیوم و ۱-اتیل-۲-کلرو-۳-اکسوبوتانوات مطابق روش زیر سنتز شد [۱۸].

