

٢٠١٦

دانشگاه فردوسی مشهد

دانشکده علوم

۱۳۷۸ / ۴ / ۱۱

پایان نامه

جهت دریافت درجه کارشناسی ارشد شیمی

عنوان

روشهای جدید سنتز مشتقات

تیازولو [۴.۲.۱] [۴.۲.۶] تری آزول

و

تری آزولو [۴.۲.۱] [۴.۲.۶] تیادی آزین

اساتید راهنما:

جناب آقای دکتر مجید هروی

و

جناب آقای دکتر محمد رحیمی زاده

نگارش :

ابوالقاسم داودنیا

اسفندماه: ۱۳۷۵

۲۸۸۶



دانشگاه تهران: موسسه فرهنگی هنری سوژه

تقدیم به :

بارگاه ملکوتی حضرت رضا (علیه السلام)



تقدیم به :

پدر و مادر، مهربانم

آنانکه سوختند تا روشنی بخش راه من باشند و آنانکه با
صداقت و راستی و ایثار و برداشتی، راه درست زندگی کردن
را به من آموختند.

امید تا بتوانم خدمتکزار و قدردان زحمات بی دریغشان باشم.

تقدیم به :

برادر و خواهران عزیزم

که همواره مشوق و حامی من بودند و در راه تحصیل

من متحمل سختیها و رنجهای فراوان شدمند.

امید تا بتوانم قدردان آنها باشم و رحمات

بی دریغشان را جبران مقایم

تقدیر و تشکر :

«من علمتی حرف‌آفتد صیرنی عبدالاً»

آنکس که به من کلامی بیاموزد بیمیرستی که مرا بینده خویش گردانیده است

حضرت علی (ع)

شایسته است از رحمات بی دریغ و راهنماییهای صمیمانه

اساتید ارجمند آقایان :

دکتر مجید هروی و دکتر محمد رحیمیزاده

تشکر و قدردانی بنمایم. بزرگوارانی که من در محضرشان

درس تلاش، امید، صبر و پشتکار را آموختم. شاشد تا

همچنان توفیق شاگردی و سعادت کسب دانش و معرفت از

محضرشان را داشته باشم.

همچنین از مساعدتهای کارشناسان و کارخان آزمایشگاه

شیمی آلی به ویژه آقایان خسروفر و ذبیحی

سپاسگزاری می نمایم.



فهرست مطالب

عنوان	صفحه
-------	------

فصل اول

۱	۱ - تری آزول ها ۴،۲،۱
۱	۱ - نامگذاری تری آزول ها ۱
۲	۱ - ساختمان و خواص فیزیکی ۲
۷	۱ - روشاهای تهیه مشتقات ۴،۲،۱ - تری آزول
۱۲	۱ - واکنشهای ۴ - تری آزول ها ۴،۲،۱

فصل دوم

۱۶	۲ - تیازولو - ۴،۲،۱ - تری آزول ها ۲
۱۶	۲ - ۱ - مقدمه ۲
۱۷	۲ - ۲ - تهیه تیازولو [۴،۲،۱] تری آزول ها با استفاده از ماده اولیه تیازول ۲



صفحه	عنوان
۲۲	۲ - ۳ - تهیه تیازولو [۴،۲،۱] تری آزول ها با استفاده از ماده اولیه تری آزول
۲۸	۲ - ۴ - اثرات بیولوژیکی تیازولو [۴،۲،۱] تری آزول ها

فصل سوم

۳۰	۳ - ۴ - تری آزولو [۴،۲،۱] [b-۴،۳] تیادی آزین ها
----	---

فصل چهارم

۲۸	۴ - بحث و بررسی نتایج
۲۸	۴ - ۱ - سنتز ۵ - فنیل - ۲ - پروپارژیل مرکاپتو - ۴،۲،۱ - تری آزول
۳۹	۴ - ۲ - سنتز ۲ - فنیل - ۵ - متیل تیازولو [۴،۲،۱] [b-۲،۲] تری آزول
۴۱	۴ - ۳ - سنتز ۵ - متیل - ۲ - پروپارژیل مرکاپتو - ۴،۲،۱ - تری آزول
۴۲	۴ - ۴ - سنتز ۲،۵ - دی متیل تیازولو [۴،۲،۱] [b-۲،۳] تری آزول
۴۳	۴ - ۵ - سنتز ۳ - پروپارژیل مرکاپتو - ۴،۲،۱ - تری آزول
۴۴	۴ - ۶ - سنتز ۵ - متیل تیازولو [۴،۲،۱] [b-۲،۳] تری آزول
۴۵	۴ - ۷ - سنتز ۴ - آمینو - ۳ - پروپارژیل مرکاپتو - ۵ - فنیل - ۴،۲،۱ - تری آزول
۴۶	۴ - ۸ - سنتز ۳ - فنیل - ۶ - متیل - ۷H - ۴،۲،۱ - تری آزولو [۴،۲،۱] [b-۴،۳] تیادی آزین
۴۷	۴ - ۹ - سنتز ۳،۶ - دی فنیل - ۷H - ۴،۲،۱ - تری آزولو [۴،۲،۱] [b-۴،۳] [تیادی آزین]



صفحه

عنوان

فصل پنجم

۴۹	۵ - بخش تجربی
۴۹	۱ - روش تهیه ۱- بنزوئیل تیوسومی کاربازید
۴۹	۲ - روش تهیه ۵- فنیل -۳- مرکاپتو -۴،۲،۱ - تری آزول
۵۰	۳ - روش تهیه ۵- فنیل -۲- پروپارژیل مرکاپتو -۴،۲،۱ - تری آزول
۵۱	۴ - روش تهیه ۲- فنیل -۵- متیل تیازولو [۴،۲،۱] [b- ۲،۳] تری آزول
۵۲	۵ - روش تهیه ۱- استیل تیوسومی کاربازید
۵۲	۶ - روش تهیه ۵- متیل -۳- مرکاپتو -۴،۲،۱ - تری آزول
۵۲	۷ - روش تهیه ۵- متیل -۳- پروپارژیل مرکاپتو -۴،۲،۱ - تری آزول
۵۲	۸ - روش تهیه ۵،۲- دی متیل تیازولو [۴،۲،۱] [b- ۲،۲] تری آزول
۵۴	۹ - روش تهیه ۳- مرکاپتو -۴،۲،۱ - تری آزول
۵۴	۱۰ - روش تهیه ۳- پروپارژیل مرکاپتو -۴،۲،۱ - تری آزول
۵۵	۱۱ - روش تهیه ۵- متیل تیازولو [۴،۲،۱] [b- ۲،۲] تری آزول
۵۶	۱۲ - روش تهیه متیل ۳- بنزوئیل دی تیوکربازات
۵۶	۱۳ - روش تهیه ۴- آمینو -۳- مرکاپتو -۵- فنیل -۴،۲،۱ - تری آزول
۵۷	۱۴ - روش تهیه ۴- آمینو -۳- پروپارژیل مرکاپتو -۵- فنیل -۴،۲،۱ - تری آزول
	۱۵ - روش تهیه ۳- فنیل -۶- متیل -۷H -۴،۲،۱ - تری آزولو [۴،۲،۱] [b- ۴،۳]



فهرست مطالب

۵۷	تیاری آزین
۵-۱۶ - روش تهیه ۲، ۶-دی‌فنیل - VH - ۴،۲۸ - تری‌آزولو [b-۴،۲]	[۴،۲۸]
۵۸	تیاری آزین

بخش ضمیمه

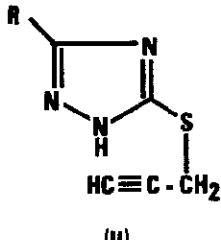
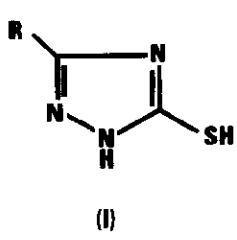
۵۹	منابع
۶۸	دستگاه‌های مورد استفاده
	طیفهای MASS و FT - IR، $^1\text{H-NMR}$



ج

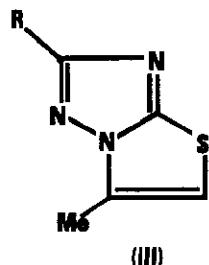
واکنش ۳- مرکاپتو -۴،۲،۱- تری آزولهای (۱) با پروپارژیل برمید، ۳- پروپارژیل

مرکاپتو-۴،۲،۱-تری آزول های (II) را ایجاد نمود.



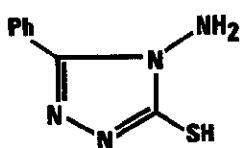
ترکیبات (۱) در حضور باز قوی و یا اسید قوی به ترکیبات ۵-متیل-تیازولو

[b-۲،۲] [۴،۲،۱] تری آزول های (III) تبدیل شدند.

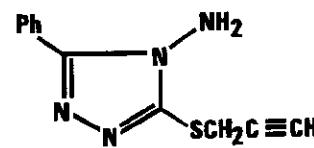


$R = H, Me, Ph$

واکنش ۴- آمینو-۳- مرکاپتو-۵- فنیل- ۱-۴،۲،۱- تری آزول (IV) با پروپارژیل برمید، ۴- آمینو-۳- پروپارژیل مرکاپتو-۵- فنیل- ۱-۴،۲،۱- تری آزول (V) اتحاد نمود.

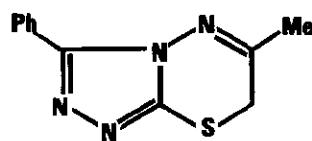


(IV)



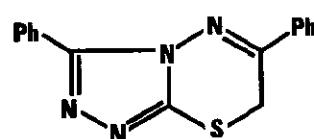
(V)

ترکیب (V) در حضور باز قوی به ۳-فنیل-۶-متیل-۴،۲،۱-۷H-تریآزولو [b-۴،۳] [۴،۳،۱] تیادی آزین (VI) تبدیل گردید.



(VI)

همچنین ترکیب ۳-دی فنیل-۷H-۴،۲،۱-تریآزولو [b-۴،۳] [۴،۳،۱] تیادی آزین (VII)، از واکنش ترکیب (IV) با فناسیل برمید به دست آمد.



(VII)

Uql Unò

۴.۱- آزول ها

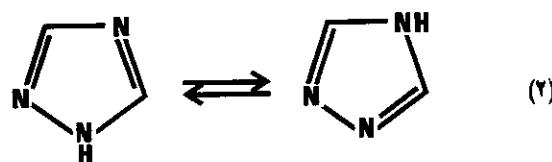
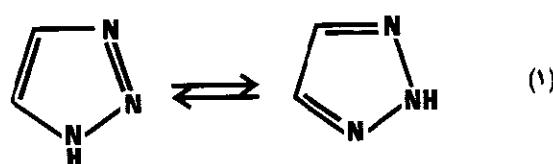


۱-۴.۲.۱ = تری آزول ها

1,2,4- Triazoles

۱- نامگذاری تری آزول ها

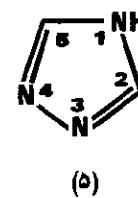
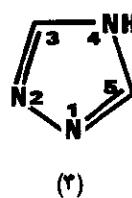
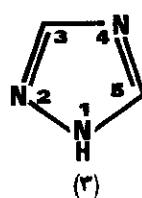
سیستمهای حلقی ۵ عضوی شامل ۳ اتم نیتروژن، دسته جالبی از ترکیبات می‌باشند که تحت عنوان تری آزول ها نامگذاری می‌شوند. تری آزول ها به دو صورت (۱) و (۲) وجود دارند. تری آزول های (۱) را ۳,۲,۱-تری آزول و یا تری آزول نامقarn و تری آزول های (۲) را ۴,۲,۱-تری آزول و یا تری آزول متقارن می‌نامند. همان طور که ملاحظه می‌شود هر یک از تری آزول های (۱) و (۲) به صورت دوتاتومر وجود دارد [۱].





در سال ۱۸۸۹ آندرئوسی^(۱)، این سیستم حلقوی را به عنوان عضوی از یک دسته ترکیبات مشابه پیپرول در نظر گرفت و آن را پیپرودی آزول نام نهاد. اما این نظریه رد شد و نام تری آزول مورد قبول همکان قرار گرفت [۲-۳].

شماره گذاری در روی حلقه تری آزول به روشهای مختلفی صورت می‌گیرد. شکلهای (۳)، (۴) و (۵) سه روش برای شماره گذاری را نشان می‌دهد، که به ترتیب با نامهای ۴،۲،۱-تری آزول، ۲،۱،۴-تری آزول و ۱-تری آزول مشخص می‌شوند [۴-۵].



تا قبل از سال ۱۹۴۰ در مقالات شیمی، بین ۴،۲،۱-تری آزول ها، ۲،۱،۴-تری آزول ها و ۴،۳،۱-تری آزول ها تمایز قائل می‌شدند. اما بعد از سال ۱۹۴۰ همه اینها با نام ۴،۲،۱-تری آزول ها شناخته می‌شوند.

تری آزول های استخلاف شده بر روی اتم نیتروژن، به صورت دیگری نامگذاری می‌شوند. به عنوان مثال، مشتقهای فنیل (۳) و (۴) به ترتیب با نامهای ۱-فنیل - ۴،۲،۱-تری آزول و ۴-فنیل - ۴،۲،۱-تری آزول مشخص می‌شوند [۱].

۱-۲- ساختمان و خواص فیزیکی

ساختمان قابل قبول برای ۴،۲،۱-تری آزول ها باید بتواند طبیعت آمفوتربی، تحرک اتم هیدروژن ایمینو، پایداری زیاد و آروماتیک بودن آن را توجیه نماید. جدول (۱) مقادیر