

دانشگاه تهران

دانشکده داروسازی

پایان نامه

سرای دریافت درجه دکتری از دانشگاه تهران

موضوع

ستزمشتقات جدید ۳،۲۰۱ سلنادیازول و

۱- متیل - ۲- تیازولیل (۵- تیتروایمیدا زول

براهنمائی

استاد ارحمند حناب آقای دکتر عباس شفیعی

نگارش

شهره شهر ویس

سال تحصیلی ۱۳۶۴-۶۵

شماره پایان نامه: ۲۲۹۲

۱۰۳۱۸

تقطیم بـ :

پدر و ما در بسیار عزیزم .

۱۰۳۱۴

تقدیم بـ

یگانه برا در تازه نیم شهرام و خواهران عزیز و مهر باش ،

شیده و شهرزاد.

تقدیم بـ :

بهترین استاد دوران تحصیلم جناب آقا دکتر عباس شفیعی .

تقدیم —

استاد ارجمند حناب آقای دکتر علیرضا قنبرپور.

وتقديم به همه کسانی که درزندگی به من آموختند ...

با تشکر از جناب آقای دکتر محسن و شو~~ق~~^قی

با تشکر و قدردانی از زحمات خانم نرگس بخششی زاده و
آقای مل آیینت بخششی زاده.

فهرست مطالب

صفحة

عنوان

۱

مقدمه

بخش اول :

۳

تاریخچه شیمی ترکیبات ۲،۲،۱ - سلنا دیا زول

۱۰

تاریخچه شیمی ترکیبات ۲،۲،۱ - تیا دیا زول

قسمت تجربی

۲۰

سنتراتیل استو استات سمی کاربا زون

۲۱

سنتراتیل بنزوئیل استات سمی کاربا زون

۲۳

سنترز ۴ - متیل - ۳،۲،۱ - تیا دیا زول - ۵ - کربوکسیلیک اسیدا تیل استر

۲۴

سنترز ۴ - فنیل - ۳،۲،۱ - تیا دیا زول - ۵ - کربوکسیلیک اسیدا تیل استر

۲۶

سنترز ۵ - هیدروکسی متیل - ۴ - متیل - ۳،۲،۱ - تیا دیا زول

۲۸

سنترز ۵ - هیدروکسی متیل - ۴ - فنیل - ۳،۲،۱ - تیا دیا زول

۳۰

سنترز ۵ - فورمیل - ۴ - متیل - ۳،۲،۱ - تیا دیا زول

۳۱

سنترز ۵ - فورمیل - ۴ - فنیل - ۳،۲،۱ - تیا دیا زول

۳۲

سنترز ۵ - استیل - ۴ - متیل - ۳،۲،۱ - تیا دیا زول

فهرست مطالعہ

صفحہ

عنوان

- | | |
|----|---|
| ٣٤ | سنتر-۵۔ استیل - ۴۔ فنیل - ۳، ۲، ۱۔ تیا دیا زول |
| ٣٦ | سنتر-۵۔ استیل - ۴ - متیل - ۳، ۲، ۱۔ تیا دیا زول سمی کاربازون |
| ٣٧ | سنتر-۵۔ استیل - ۴۔ فنیل - ۳، ۲، ۱ - تیا دیا زول سمی کاربازون |
| ٣٨ | سنتر-۴۔ (۴۔ متیل - ۳، ۲، ۱۔ تیا دیا زول - ۵۔ ایل) - ۳، ۲، ۱۔ سلنا دیا زول |
| ٤٠ | سنتر-۴۔ (۴۔ فنیل - ۳، ۲، ۱۔ تیا دیا زول - ۵۔ ایل) - ۳، ۲، ۱۔ سلنا دیا زول |
| ٤٢ | سنتر (۴۔ فنیل - ۳، ۲، ۱۔ تیا دیا زول - ۵۔ ایل) استیل |

بخش دوم:

- | | |
|-------------------|--|
| ٤٣ | شیمی دارویی و خواص فارماکولوژیک ترکیبات نیتروایمیدا زول |
| قسمت تجربی | |
| ٥٢ | سنتر-۵۔ نیتروایمیدا زول |
| ٥٣ | سنتر-۲۔ متیل - ۵۔ نیتروایمیدا زول |
| ٥٤ | سنتر-۲۔ هیدروکسی متیل - ۱۔ متیل - ۵۔ نیتروایمیدا زول |
| ٥٦ | سنتر-۱۔ متیل - ۵۔ نیتروایمیدا زول - ۲ - کربوکسیلیک اسید |
| ٥٧ | سنتر متیل - ۱۔ متیل - ۵ - نیتروایمیدا زول - ۲ - کربوکسیلات |

فهرست مطالب

صفحه	عنوان
٥٨	سنتر-١ - متیل - ٥ - نیتروایمیدا زول - ٢ - کربوکسا مید
٥٩	سنتر-١ - متیل - ٥ - نیتروایمیدا زول - ٢ - تیوکربوکسا مید
٦١	سنتر-١ - متیل - ٢ - (٢- تیا زولیل) - ٥ نیتروایمیدا زول
٦٣	خلاصه و نتیجه
٦٦	منابع و مأخذ

"بنام خدا"

مقدمه

موضوع مورد تحقیق در این رساله شامل دربخش جدایگانه میباشد:

دربخش اول با توجه به گستردگی شیمی ترکیبات سلنا دیا زول و تیادیا زول

کام کوچکی در این راه برداشت و اقدام به سنتز مشتقات جدیدی از-

این ترکیبات شده است. در این بخش ابتدا مختصر "به تاریخچه شیمی

ترکیبات ۳۰۲۰۱ - سلنا دیا زول و ۳۰۲۰۱ - تیادیا زول اشاره شده و پس

از آن آزمایشات انجام شده، ذکر گردیده است.

بخش دوم اختصاص به سنتز یک ترکیب جدید از ترکیبات ۵- نیتروواپمیدا زول

دارد. ترکیبات نیتروواپمیدا زول اغلب دارای خواص ضدپروتوزوئری،

ضدقارچی و ضدیاکتری میباشند. لذا بمنظور دستیابی به مشتقات جدیدی

از این ترکیبات، با اثرات فارماکولوژیک بیشتر و عوارض جانبی کمتر،

در آزمایشکاههای سراسر دنیا تحقیقات گستردگایی در این زمینه صورت

میگیرد. بهمین منظور مانیز در آزمایشگاه شیمی آلی اقدام به سنتز

یک ترکیب جدید از این خانواده نمودیم.

در این بخش نیز ابتدا مختصری از فارماکولوژی و شیمی داروئی ترکیبات

۵ - نیتروایمیدا زول آمده و پس از آن بکارهای عملی پرداخته شده

است.

"بخـشـاـول"

دراين بخش ابتدا مختصری از شيمي تركيبات ۲۰۲۰۱ - سلنا ديا زول و ،

۲۰۲ - تياديا زول و سپس آزمایشات انجام شده ذكر ميگردد.

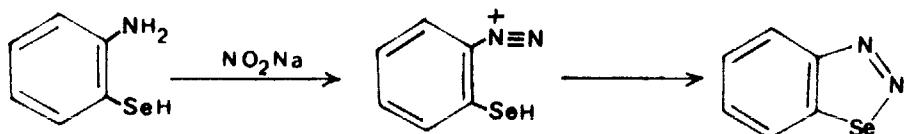
الف) تاریخچه شيمي تركيبات ۲۰۲۰۱ - سلنا ديا زول

تاسال ۱۹۶۹ تنها گزارشي که در رابطه با حلقه ۲۰۲۰۱ - سلنا ديا زول

وجوددا ردا زکا يمتشو(۱) ميباشد که ابتدا ارتوا مينوبنز سلنول را به

ارتودى ازونيوم بنزن سلنول تبديل کرده و جسم اخير تشکيل حلقة

بنزو سلنا ديا زول را ميدهد.



پس از آن در آزمایشگاه شيمي آلي دانشکده داروسازی توسط دکتر عباس

شفيعي و همكاران راه جديدي در سنتز حلقه ۲۰۲۰۱ - سلنا ديا زول کشف

گردید که منجر به تحقيقات گسترده‌اي در اين زمينه گشت و بدین ترتيب

امکان تهيه سريهاي مختلفي از اين حلقه هتروسيكل بوجود آمد(۲ و ۳).

درا شراکسيده کردن گروه متيل استوفن گوانيل هيدراazon بوسيله

سلنيوم دي اكسيدوا سيداستيك ، پس از تاثير يك باز ، ۳ - آميโน -

فنيل تريازين بذست ميآيد(۴ و ۵).