

۱۱۹

مذکور است

دانشگاه تهران

دانشکده داروسازی

پایان نامه

برای دریافت درجه دکتری

موضوع :

سنتز مشتقات سلنودیازول و تریا زول

براہنمائی :

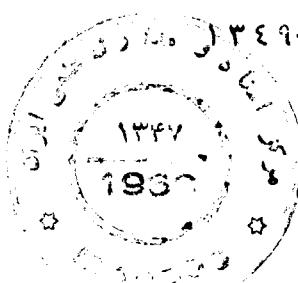
استاد محترم جناب آقای دکترا ایرج لاله زاری

نگارش :

ابراهیم پورنوروز

شماره پایان نامه

سال تحصیلی ۱۳۴۷-۱۳۴۸



تقديم بـ

پروردارم که دوستشان دارم.

9199

تقدیم بـ ۵ :

برادران و خواهر گرامیم.

سپاس فراوان به آقایان دکتر ایرج لاله‌زاری و
دکتر عباس شفیعی که همیشه از راهنماییها و مراحم
آنها برخوردار بوده‌اند.
از خانم دکتر هما گل گلاب آقایان دکتر سیروز
پژدانی، آقای دکتر پیغمقوب آئینه چی و آقای دکتر
فرانکو سپاسگزاری مینمایم.

فهرست مطالب

<u>صفحه</u>	<u>عنوان</u>
۱	مقدمة
۲	تهیه آتیا، بروما ید
۳	تهیه که - اتیل، ایزوتیوسنی کاربا زون هید رو بروما ید
۴	تهیه پیرولیدین ایزوسنی کاربا زون هید رو بروما ید
۵	تهیه ۲ - پیرولیدین (۱-۳-۴) تریا زول
۶	تهیه ۲ - پیرولیدین - ۴ مرکاپتو (۱-۳-۴) تریا زول
۷	تهیه مورفولین سمن کاربا زون هید رو بروما ید
۸	تهیه ۲ - مورفولین، (۱-۳-۴) تریا زول
۹	تهیه پی پریدین سمن کاربا زون هید رو بروما ید
۱۰	تهیه ۲ - پی پریدین (۱-۳-۴) تریا زول
۱۱	تهیه پارامتیل پی پریدین سمن کاربا زون هید رو بروما ید
۱۲	تهیه ۲ - پارامتیل (۱-۳-۴) تریا زول
۱۳	تهیه N - متیل آمین سمن کاربا زون هید رو بروما ید

عنوان

صفحه

- ۱۲ تهیه ۲ (N - متیل آمین) ، (۱-۳-۴) تریازول
- ۱۳ تهیه N - اتیل آمین ، سمن کاربازون هیدروبروماید
- ۱۴ تهیه ۲ (N - اتیل آمین) ، (۱-۳-۴) تریازول
- ۱۵ تهیه N - ایزوپروپیل آمین ، سمن کاربازون هیدروبروماید
- ۱۶ تهیه ۲ (N - اتیل آمینواتیل آمین) ، (۱-۳-۴) تریازول
- ۱۷ تهیه پارا (N - متیل بی پرازین) سمن کاربازون هیدروبروماید
- ۱۸ تهیه ۲ (پارا N متیل، بی پرازین) ، (۱-۳-۴) تریازول
- جدول نشان دهنده نقطه ذوبو راندمان تهیه اجسام سری تریازول
- ۲۱ سنتز مشتقات سلنودیازول
- ۲۲ شمای کلی واکنش و مکانیسم آن
- ۲۳ تهیه سلنوسمن کاربازید
- ۲۴ تهیه اسید کلریدریک ۳۰٪ حجمی
- ۲۴ تست استون

عنوان

صفحه

٢٤

تهیه کاز CO_2

٢٥

تهیه بنزوئیل سلنوسومی کاربازون

٢٥

تهیه ۵ - فنیل ، $N(1-3-4)$ ، آمینوسلنودیازول

٢٦

تهیه ۵ - فنیل ، $N(1-3-4)$ سلنودیازولیل کاربانیک اسید

اتیل استر

٢٧

متیل استر

٢٧

تهیه ۵ - اتیل ۲ - آمینو ، $N(1-3-4)$ ، سلنودیازول

٢٨

اتیل استر

تهیه ۵ - اتیل ، $N(1-3-4)$ سلنودیازولیل کاربانیک اسید

٢٩

متیل استر

٢٩

تهیه ۵ - متیل ، $N(1-3-4)$ ، ۲ - آمینوسلنودیازول

٣٠

متیل استر

عنوان

صفحه

۳۱

ایزوپوتیل استر

۳۱

بوتیل استر

۳۲

دیازول

۳۳

کاربانیک اسید اتیل استر

جدول نشان دهنده نقطه ذوب و راندمان تهیه اجسام سری

۳۴

سلنود یا زول

۳۶

اسپکتروسکوپی

۳۷

I.R

۳۸

N.M.R

۴۱

M.A.S.S

۴۳

آزمایش‌های میکروبیولوژی

تهیه ۵ - متیل، N(۱-۳-۴) سلنود یا زولیل کاربانیک اسید

تهیه ۵ - متیل، N(۱-۳-۴) سلنود یا زولیل کاربانیک اسید

تهیه ۵ - قری فلورومتیل، N(۱-۳-۴) آمینوسلنو -

تهیه ۵ - تری فلورومتیل، N(۱-۳-۴) سلنود یا زولیل،

عنوان

صفحه

- نحوه انجام آزمایشها بر میکروبیولوژی روی اجسام سنتزده ۴۶
- جدول نتیجه آزمایشات میکروبیولوژی ۵۰
- جدول نتیجه آزمایشات میکروبیولوژی ۵۱
- جدول نتیجه آزمایش اثر استون روی سوشهای میکروبی ۵۱
- خلاصه فارسی ۵۲
- مطالعه اثرات ضد میکروبی ترکیبات سنتزده ۵۵
- Antimicrobial activity ۵۸
- Summary ۶۱
- References ۶۲

سنتز مشتقات سلنودیازول و تریا زول

مقدّمه:

منظور از تهیهٔ ترکیبات سنتیک آلی تهیهٔ داروهای جدیدی است که بوسیلهٔ

آن بتوان آلام و دردهای رایج در عالم پزشکی را درمان نمود.

هدف ما تهیهٔ ترکیبات شیمیائی جدیدی بوده است که دارای اثرات

ضد میکروبی باشند. بهمین جهت تاحد امکان اثراًت ضد میکروبی این ترکیبات

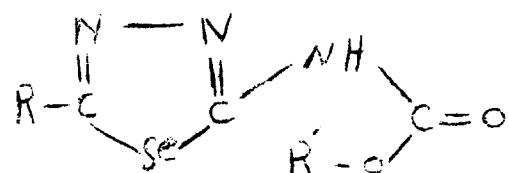
پس از سنتز مورد آزمایش قرار گرفته و نتایج این آزمایشات در متن پایان نامه

تدوین شده است.

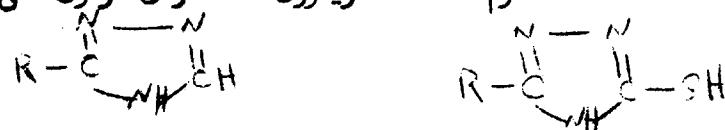
ترکیباتی که در آزمایشگاه شیمی آلی وسیلهٔ نگارنده سنتز شده دو سری و

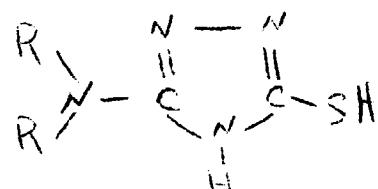
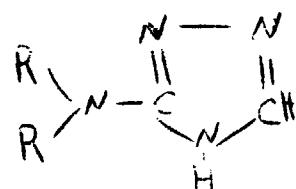
دارای فرمول کلی زیر هستند:

دسته‌اول مشتقات سلنودیازول با فرمول کلی زیر:



دسته‌دوم مشتقات تریا زول که دارای فرمول کلی زیر می‌باشند:





در Bibliography معلوم شد که هیچیک از ترکیبات فوق تاکنون سنتز نشده است.

ماده‌اولیه ایکه در سنتز مشتقات تریازول مورد استفاده قرار گرفته اتیل بروماید و تیوسمن کاربازید و مواد اولیه‌ایکه در تهیه مشتقات سلنودیازول بکار رفته است سلنوسمن کاربازید است که تهیه آن از سلینیوم فلزی و پتابسیم سیاناید شروع میگردد.

XXXXX

C₂H₅Br تهییه اتیل بروماید (۱)

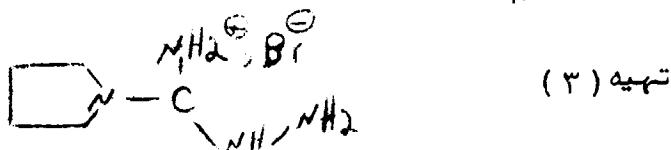
در یک بالن یک لیتری ۱۰ میلی لیترالکل ۹۵ درجه ریخته در حالیکه زیر شیرآب با بهم زن خنک می کنیم به آن ۱۰ میلی لیتراسید سولفوریک غلیظ اضافه می کنیم . صبر می کنیم تا به حرارت عادی برسد . به آن تدریجاً ۷۵ گرم آب پخته اضافه کرده از بیرون سرد می کنیم تا بحرارت عادی برسد . به محلول ۱۰۰ گرم پودر برمورپاتاسیم اضافه کرده و روی یک حمام شنی تقطیر می کنیم .

را در ظرف پخته قرار میدهیم . تقطیر را ادامه میدهیم Reciever تا قطرات رونگو سنگین همراه آب در میزدیده نشود . حاصل را در یک آمپول دکانتاسیون ریخته دلبه تھتانی را که اتیل بروماید است جدا می کنیم . بار دیگر در آمپول ریخته کمی اسید سولفوریک غلیظ اضافه می کنیم تا اتر تشکیل شده را جذب کند (این عمل بهتر است در یک اrlen ماير در محیط سرد انجام داد و سپس محلول را در آمپول دکانتاسیون ریخت) . همین عمل سبب خشک شدن اتیل بروماید نیز می شود که اتیل بروماید را پس از دکانتاسیون بار دیگر تقطیر می کنیم . نقطه جوش ۵۳ تا ۴ درجه سانتیگراد وزن حاصل ۸۰-۲۰ گرم .

تتهیه (۲) S.Ethyl, Isothiosemicurbason, HBr

در یک بالن ته گرد (یک لیتری) ۱۸ گرم تیوسمن کاربازید (یک پنجم مول گرم) و ۳۲ گرم اتیل بروماید ($\frac{1}{۱۰۰}$ مول گرم) و ۳۰۰ میلی لیتر اتانول معینزیم مخلوط منکنیم مخلوط را وسیله مبرد دوچاره ممکن آنقدر رفلومیکنیم تا تیوسمن کاربازید کاملاً حل شود. چون اتیل بروماید فوقالعاده فرار است روی مبرد دوچاره یک مبرد دیگر نیز قرار میدهیم دریایان رفلو محلول باید کاملاً زلال باشد. بالن را سرد میکنیم. در حدود ۲۰۰ میلی لیتر از اتانول را تقطیر میکنیم محلول را به بشری منتقل میکنیم به آن کمتر میزیم (۴-۵ میلی لیتر) کریستالهای جسم مورد نظر را سب میشود.

حاصل ۴ گرم - نقطه ذوب ۲۰ درجه سانتیگراد.



Pyrrolidin, Iso Semicarbasoh, HBr

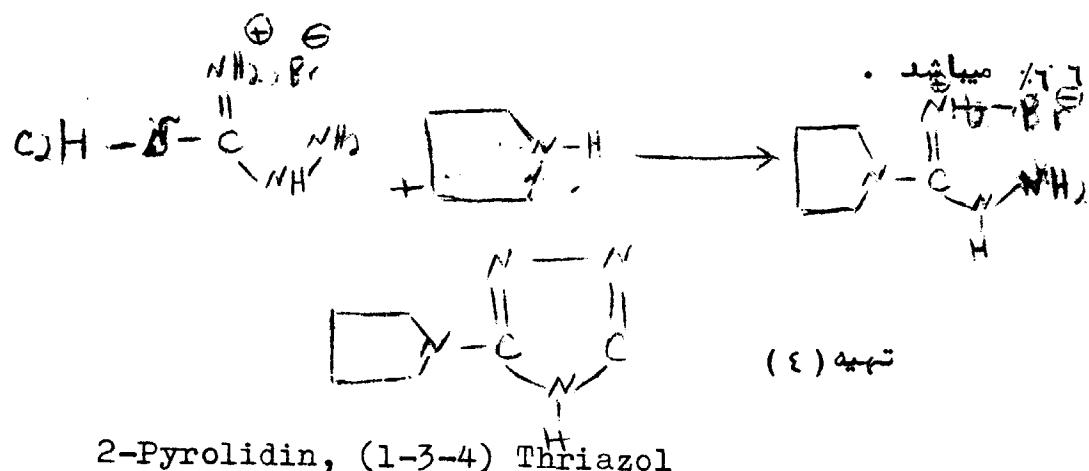
C₅H₁₃Br N₄

MW=209 gr.

به ۲۵ گرم ($\frac{1}{۱۰۰}$ مول گرم) ۸۸٪ S-Ethyl-Isosemicarbason, HBr

($\frac{11}{100}$ ملکول گرم) پیرولیدین (۹٪ میلی لیتر) افزوده به مجموع ۵ میلی لیتر
۲ ب اضافه میکنیم. یک ساعت در حرارت آزمایشگاه میگذاریم بعده سپس ۵ ساعت به
کمک پاک مبرد برگرداننده رفلو میکنیم. تابسی مرکاپتان قذاح شود. محلول را سرد
میکنیم و میگذاریم در حرارت آزمایشگاه تبخیر شود. باقیمانده خشک را در مقدار
کمی الکل حل میکنیم به آن اتیل استات میزنیم و سرد میکنیم تا جسم رسوب کند.

وزن جسم حاصل ۱/۸ گرم نقطه ذوب آن ۸۰ درجه سانتیگراد و راندمان واکنش



C₆H₁₁CN₄

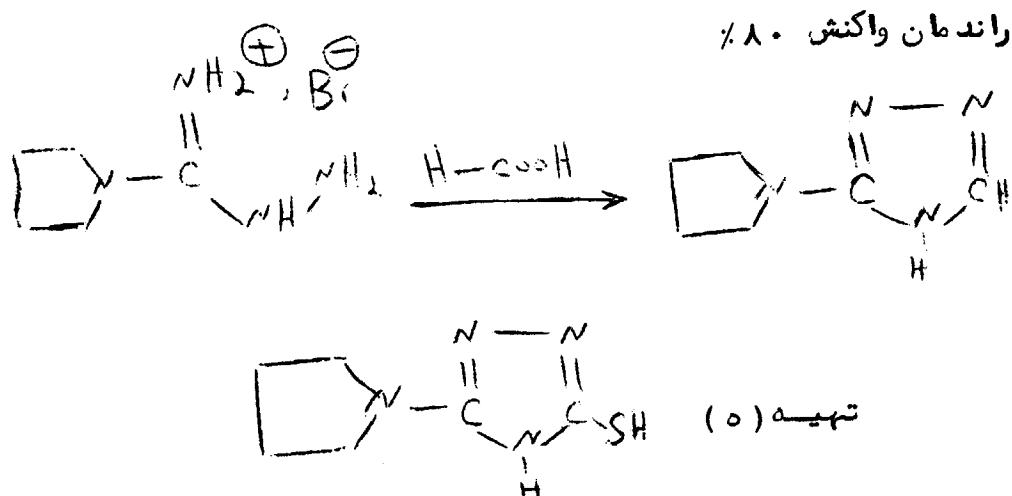
MW=138gr.

به ۰/۰۴۵ گرم از جسم (۳) ($\frac{1}{3}$ ملکول گرم) ۵ میلی لیتر اسید فورمیک با خلوص
۹۹ تا ۱۰۰٪ اضافه میکنیم. به کمک پاک مبرد بمدت دو ساعت رفلو میکنیم. محلول
را سرد کرده میگذاریم در حرارت آزمایشگاه اسید فورمیک تبخیر شود. جسم باقیمانده

٦

را که ¹ Pyrrolidin, (1-3-4) Thriazol است به کمک الکل و اتیل استات

کریستال میکنیم . وزن جسم حاصل ۵٪ گرم نقطه ذوب آن ۲۱۵ درجه سانتیگراد



2-Pyrrolidin, 4-Mercapto (1-3-4) Thriazol

C₆H₁₀ N₃S

MW=170 gr.

به ۱/۳۸ گرم جسم (۴) ($\frac{1}{100}$ ملکول گرم) ۵ میلی لیتر سولفور دی‌گرین و ۰.۱ میلی -

لیتر پیریدین اضافه میکنیم . دهانه ظرف را وسیله لوله حاوی کلرور کسیم مسدود می کنیم و مدت ۵ ساعت به کوچک تردداندۀ الکتریکی بهم میزنيم . رسوب حاصل را میکنیم و در هوای آزاد میگذاریم تا پیریدین کاملاً تبخیر شود . جسم حاصل را در استون کریستال میکنیم وزن جسم حاصل ۵٪ گرم نقطه ذوب آن ۲۱۰ درجه