

شماره پایان نامه : ۱۷۰۶

دانشگاه تهران

دانشکده داروسازی

پایان نامه :

برای دریافت درجه دکتری از دانشگاه تهران

موضوع :

ستimer مشتقات جدید آلفاتیک و آروماتیک ۱۹۲۳ و ۳ تیار پازول

براهنگی :

استاد ارجمند جناب آقای دکتر امیر لاله زاری

نگارش :

۱۴۶۴



سال تحصیلی ۱۳۴۹-۵۰

پیام خدا

هر جا که هستی زمین را هر قدر میتوانی ببیشتر حفر کن
زیرا شمیشه چشمده ها در اعماق زمینند، بگذار نادانان
فریاد بزنند زیار پائین نرو و گر نه به جهنم خواهی رسید.

مط سخن متنقای جمیع آنهاس هار و مارس ادوار
دیازول دلار ۱۰۰-۹۸-۱۳۴۴

۱۴۸۵

تقدیم بـ۵ :

پدر و عزیزو بندگوارم .

تقدیم بـ۶ :

سادر مهریانم : آنگاه که دفتر عمرم را با انگشت‌های خاطرات

و ق صریح ترا می‌بینم و هر چه بیشتر سرورم ترا بیشتر می‌بینم .

تا آنجا که دیگر جزو و جز نام تو چیز دیگری نیست .

استاد ارجمند جناب آقای دکتر ابرج لاله زاری:

استاد ترا ستابش میکنم

ترا که همه کس ستابشگرт بوده است و اینک من *

نشردهنده قطره ای از آنجه دریا ، این ناچیز را

تقدیم تو میکنم ، باشد که در هر نقطه آن بخوانی!

استاد ترا ستابش میکنم .

تقدیم به :

استادان گرامی

جناب آقای دکتر هاس نفیعی

جناب آقای دکتر محمد پلهانی

سرکارخانم دکتر هما گل گلاب

جناب آقای دکتر فرانکسو

تقدیم به :

هیئت محترم قضات

فهرست مطالب

<u>صفحته</u>	<u>موضوع</u>
۱	مقدمه
۲	ترکیب فنیل ایزوسیانات و دی آزوتان
۴	گزارش راجع به ترکیب آسیل هیدرازن و تیونیل کلراید
۹	راکسونها و گزارشها راجع به ۱و۲و۳ تیار یازول
۱۴	اثر مواد اکسید کننده و احیاء کننده بر هنزوپتیار یازول
۱۵	مشتقاتی از ۱و۲و۳ تیار یازول که تغییر رنگ میدهند
۱۶	مختصری راجع به سنتز ۱و۲و۳ سلنار یازول
	تهییه مواد اولیه
۱۹	تهییه هیدر آزین متیل کاربوکسیلات
۱۹	تهییه N دی متیل هیدرازن متیل کاربوکسیلات
۲۰	تهییه استالدیید سمی کاریازون
۲۱	تهییه استون سمی کاریازون
۲۱	تهییه متیل ۲ پروپیل سمی کاریازون
۲۲	تهییه ایزوبروپیل سمی کاریازون
۲۲	تهییه بروموفنزن
۲۳	تهییه پارا بروموماستوفنون
۲۵	تهییه پارا ہروموماستوفنون سمی کاریازون
۲۵	تهییه پارا متیل استوفنون
۲۶	تهییه پارا متیل استوفنون سمی کاریازون

فهرست مطالب

ب

<u>صفحه</u>	<u>موضوع</u>
۲۷	تهیه پارا-شتوکسی استوفنون سی کاربازون
۲۷	تهیه استوفنون سی کاربازون
۲۸	تهیه پرویوفنون سی کاربازون
۲۸	تهیه پارانیترواستوفنون
۲۹	تهیه پارامتیل سولفاید استوفنون سی کاربازون
۲۹	تهیه ۲ کلرواستوفنون سی کاربازون
۳۰	تهیه ۳ متا تری فلورو متان - ۲ - فنیل استوفنون سی کاربازون
۳۰	تهیه ۴ (۴ - فلورو بنزیل) - کتون سی کاربازون
۳۱	تهیه ۲ کلرو ۳ - نیترو استوفنون سی کاربازون
سنتر مشتقات ۱ و ۲ و ۳ تیار بازول	
۳۲	سنتر ۱ و ۲ و ۳ تیار بازول
۳۳	سنتر ۴ - متیل ۱ و ۲ و ۳ تیار بازول
۳۴	سنتر ۴ - پروپیل و ۴ - اتیل - ۵ - متیل ۱ و ۲ و ۳ تیار بازول
۳۶	سنتر ایزوبروپیل ۱ و ۲ و ۳ تیار بازول
۴۷	سنتر ۴ - فنیل ۱ و ۲ و ۳ تیار بازول از استوفنون سی کاربازون
۴۸	سنتر ۴ - فنیل ۱ و ۲ و ۳ تیار بازول از نیواستوفنون سی کاربازون
۴۹	سنتر ۴ - فنیل ۵ - متیل ۱ و ۲ و ۳ تیار بازول
۵۰	سنتر ۴ و ۵ - دی فنیل ۱ و ۲ و ۳ تیار بازول

فهرست مطالب

ج

صفحه	موضوع
۴۳	سنتز ئ - فنیل ه کلرو (۱و۲و۳ تیار بآزول
۴۴	سنتز ئ - (پاراکلروفنیل) (۱و۲و۳ تیار بآزول
۴۵	سنتز ئ - (پارافلوروفنیل) (۱و۲و۳و۴ تیار بآزول
۴۶	سنتز ئ - (پارابروموفنیل) (۱و۲و۳ تیار بآزول
۴۷	سنتز ئ - (فنیل متاتری فلورو متان) (۱و۲و۳ تیار بآزول
۴۸	سنتز ئ - (پارامتیل فنیل) (۱و۲و۳ تیار بآزول
۴۹	سنتز ئ - (پارامتوکسی فنیل) (۱و۲و۳ تیار بآزول
۵۰	سنتز ئ - (پارا اتیل فنیل) (۱و۲و۳ تیار بآرول
۵۱	سنتز ئ - (پارانیترو فنیل) (۱و۲و۳ تیار بآزول
۵۲	سنتز ئ - استیریل (۱و۲و۳ تیار بآزول
۵۳	سنتز ئ - (پارامتیل سولفاید فنیل) (۱و۲و۳ تیار بآزول
۵۴	سنتز ئ - (پاراکلورو بنزیل) - ه - (پاراکلورو فنیل) (۱و۲و۳ تیار بآزول) ه
۵۵	سنتز ئ - (فنیل تری فلورو متان) ه - فنیل (۱و۲و۳ تیار بآزول
۵۶	خلاصه و نتیجه
	خلاصه به زبان انگلیسی
	منابع و مأخذ

مقدمه

در نوشته های قدیمی ۱ و ۲ و ۳ تیاریازول با اسم دی آزو سولفید

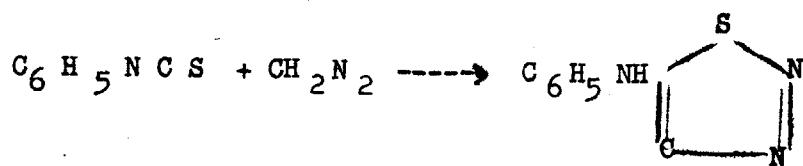
با ۳ تبو - ۱ و ۲ - دیازول نامیده می شد . diazo sulfide

در سال ۱۸۹۶ اولین گزارش راجع به این سری اجسام توسط Nold

(1)

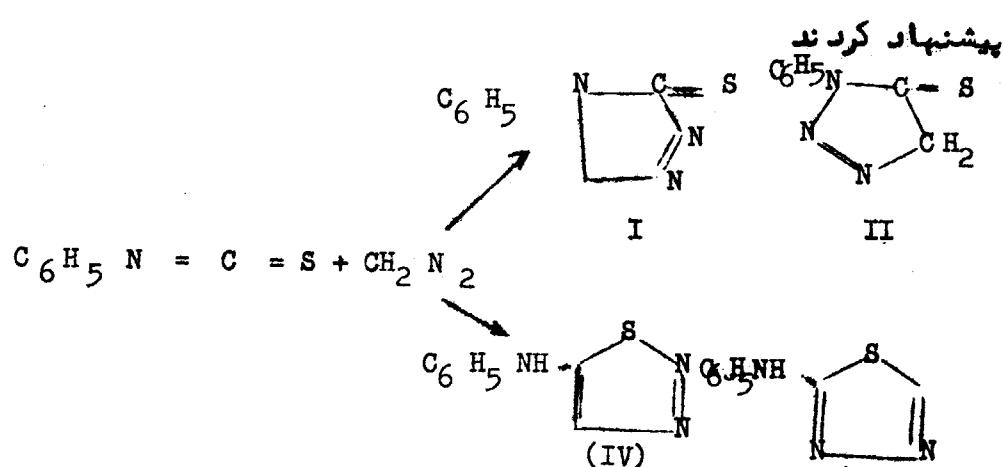
داده شد . از ترکیب دی آزومتان و فنیل ایزوتیوسیانات v- Pechmann

۵ - آنلینو ۱ و ۲ و ۳ تیاریازول حاصل شد .



آنها تصویر می کردند که ترکیب دی آزومتان و فنیل ایزوتیوسیانات به دوراه امکان

پذیر است و امکان حصول چهار جسم وجود دارد و فرمولهای زیر را برای آنها



جسم شماره IV بیش از اجسام دیگر تشکیل می شود .

1) - V.Pechmann and Nold , Ber., 29 , 2588 (1896) .

(1)

گزارش J. Sheehan, P. IZZO

آنها ابتدا کار خود را بدین ترتیب شروع کردند که در یک راکسیون مشابه با

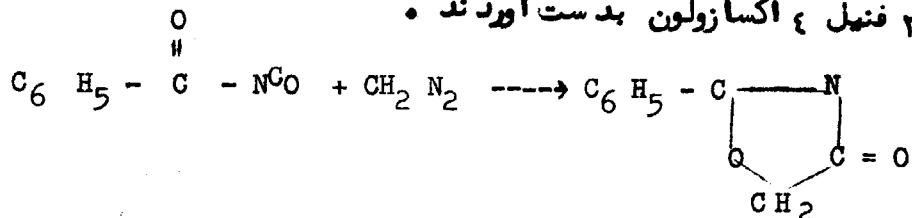
تشکیل سیکلو بوتانون از کتن و دی آزو متان یک بتا لاکتم Ketene

بدست آوردند.

(2)

از ترکیب پارا بنزوئیل ایزو سیانات ها دی آزو طبق گزارش Pechmann

متان ۲ فنیل ۴ اکسازولون بدست آوردند.

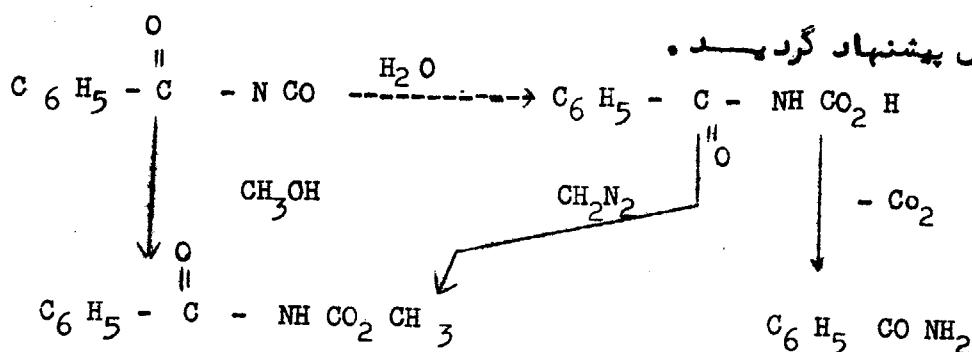


ساختمان آن بدین ترتیب شناخته شد که در اثر شیدرولیز پیوند بین کربن واخت

گستته شد و بنزوئیل گلی کولمک اسید حاصل شد در حدود ۱۰ - ۱۵ درصد

از محصولات راکسیون N بنزوئیل متیل کاربامات بود و شعاعی زیر برای این تغییر

و تبدیل پیشنهاد گردید.

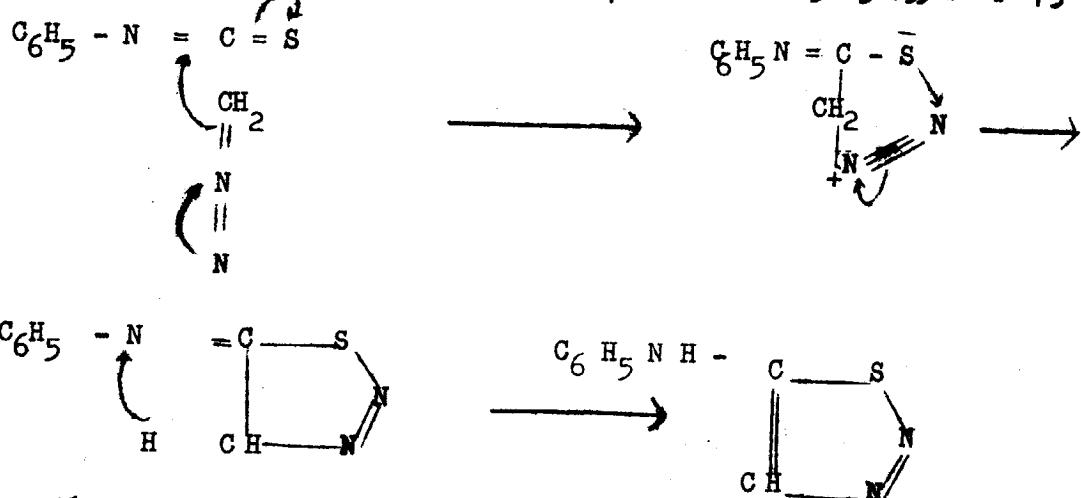


1) - Sheehan and IZZO , J. Am. Chem. Soc ., 71 4059 (1949) .

2)- H.V. Pechmann, Ber ., 28, 861 (1895) .

پس از آزمایشات بالا حاصل ترکیب دی آزومتان را به گروه تیوکاربونیل فنیل ایزو سیانات را بسوت یک حلقه هتروسیکل که شامل گوگرد بود نطايش دارد و فرمول ۱- آنلینو ۲ و ۳ تیار پازول و فرمول توتومریک آن ه فنیل - ایمنو - ۱ و ۲

و ۳ تیار پازول را نوشتهند و مکانیسم آنرا بسوت زیر نطايش دارند.



یک ملکول دی آزومتان به گروپ تیوکاربونیل اضافه میشوند و خاصیت نوکلئی-

فیلی سیمی Neucleophilicity اتم گوگرد باعث میشود که قبل از حذف

شدن ازت یک حلقة هائبات هتروسیکل تشکیل شود.

پس از افزایش گروپ متیلن دی آزومتان به باند تیوکاربونیل پلاریته ایزوتیوسیانات

ادامه بقیه راکسیون به خصوصیات ایزوتیوسیانات مربوطه بستگی دارد.

دی آزومتان بسرعت با نفتیل و پارانیتروفنیل و بنزیل ایزوسیانات ترکیب

میشود اما در شرایط معمولی با متیل ایزوتیوسیانات قدرت ترکیب ندارد.

گزارش راجع به آسیل هیدرازون و تهیه ۱و۲و۳ تیاریا زول توسط :

Charles D. Hurd and Raymond and I. Mori (۱)

کارب اتوکسی هیدرازون و استیل هیدرازون و فنیل سولفونیل هیدرازون کتونها و
کتواسید ها با راند مان خوبی ساخته می شود و تیونیل کلراید با گروپ متیلن
بعد از گسروپ هیدرازون واکنش انجام میدارد.

با آنzman برای ساختن ۱و۲و۳ تیاریا زول دو مرند پیشنهاد شده بود مرند
اول توسط Pechmann (۲) و مرند دیگر تهیه اکساریا زول و سپس ترکیب آن
با آمونیم هیدرزن سولفاید بود. اکساریا زول های تناخته شده دی آزو اندر آمد
و کتودی آزو (۳) بود که بوسیله دی ازته کردن آمینو کتونهای مربوطه تهیه
مشد.

با بکار بردن این روش ولف (۴) توانست ۱و۲و۳ تیاریا زول

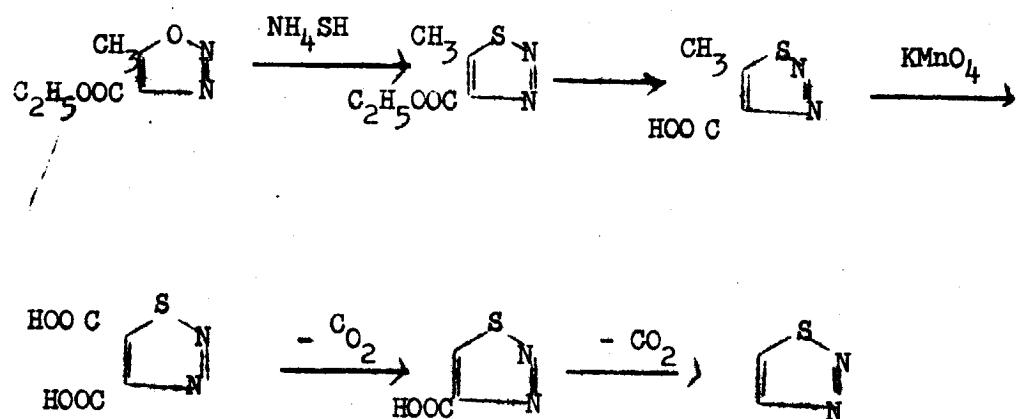
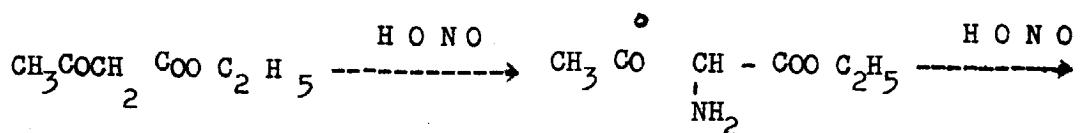
را سنتز کند از ترکیب نیتریت سدیم با اتیل استواتات اکساریا زول بدست
می آید که در اثر ترکیب با آمونیوم هیدرزن سولفاید ۱و۲و۳ تیاریا زول بدست می آید.

1) - J. Am. Chem. Soc., 77 5359(1955).

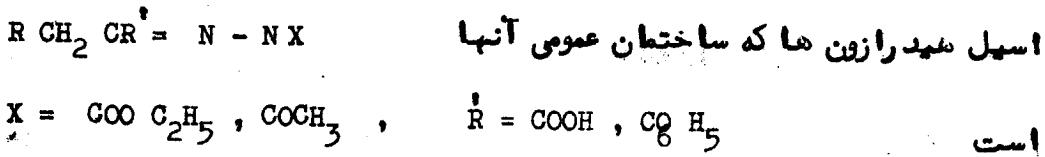
2)- L.Wolf ,H, Kopitzsch and A.Hall, Ann 333,1 (1904)

3)- H.Staudinger and J. Seigwart Ber., 49, 1918 (1916)

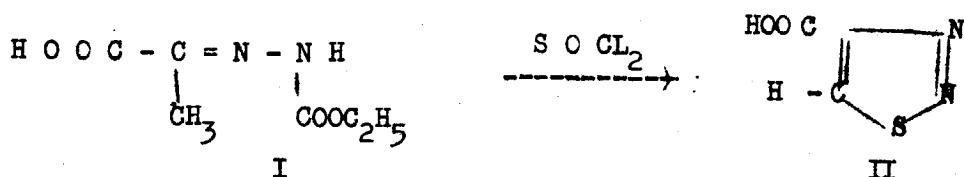
4) - L.Wolf and Co Workers Ann. 325 , 129 (1902)



این روش راند مان خوبی نداشت در آزمایشاتی که بعداً انجام گرفت محقق شد
که در اثر ترکیب تیونیل کلراید با آسیل هیدرازون ها مقادیر قابل توجهی ۱۰٪-۳۰٪
تیار پازول بدست می‌آید.

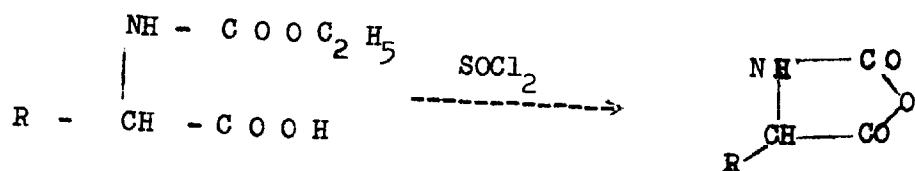


بعنوان مثال از جسم اسید استر
نهر ۱۰٪ و ۳٪ تیار پازول ۴-
کاربوكسیلیک اسید بدست آمد.

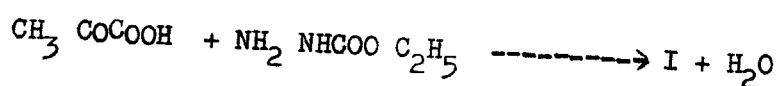


و این جسم اسید استر (کارب اتوکسی متیل کاربوكسی هیدرازون) را میتوان با

۷) سوکسینیک اسید مقایسه کرد که با تیونیل کلراید ترکیب شده جسم زیر را مهد شد.



در سری فنیل بعلت عدم وجود گروه متیلن در اصل فرمول اسید استر تیار یازول بدست نمی‌آید. حضور گروه متیلن در مجاورت گروه هیدرازین باعث تشکیل تیله یازول مشهود و جسم شماره ۱ از ترکیب اسید پیروویک و کارب اتوکسی هیدرازین بدست می‌آید.



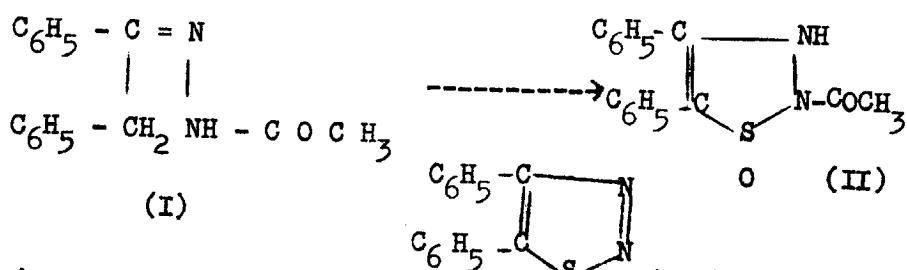
آنالوگ فنیل آن بهمن ترتیب از فنیل گل اکسالیک اسید بدست می‌آید از جسم شماره II اسپکتر IR گرفته شد اما مشخص نگردید که طاقیت گروپ اتیل در تبدیل جسم شماره ۱ به II چه میشود این احتمال وجود دارد که بصورت کلرور اتیل در آید از ترکیب استوفنون کارب اتوکسی هیدرازین ^(۱) با تیونیل کلراید، فنیل او ۲ و ۳ تیار یازول بدست آمد و ایزومر آن ه فنیل - ۱ و ۲ و ۳ تیار یازول بوسیله

ولف تهیه شد.

^(۱) - W. Bor sche, Ber., 38, 833 (1905).

استارینگر (1) از کارب متوكسی فنیل بنزوئیل هیدرازن و تیونیل Staudinger

کلرايد دی فنیل ۱و۲و۳ تیار یازول را بدست آورد.



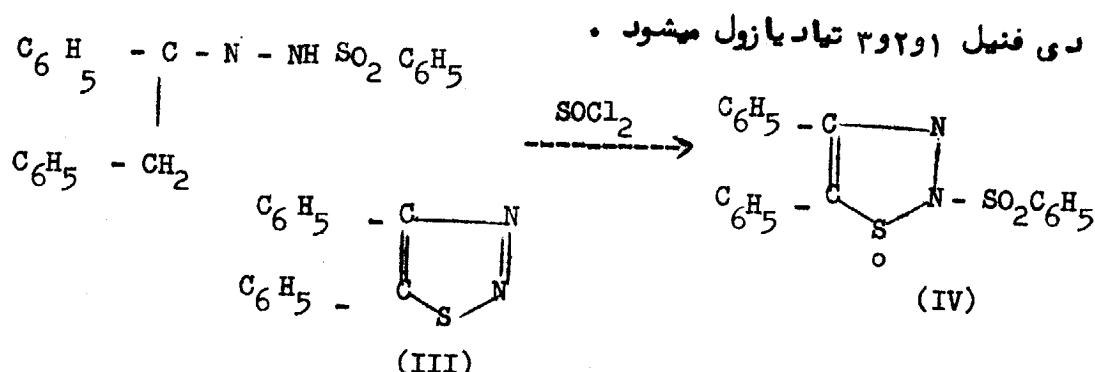
احتمالاً جسم شماره (II) جسم حد واسط است و اگر مدت ۲۴ ساعت در متانول

رفلو شود دی فنیل تیار یازول بدست می‌آید.

Benzene sulfono hydrozide

اگر هنزن سولفونو هیدرازید

را با تیونیل کلرايد ترکیب کنم ۱۲ درصد ۲-فنیل سولفونیل ۴و۶ دی فنیل
را با تیونیل کلرايد ترکیب کنم ۱۲ درصد ۲-فنیل سولفونیل ۴و۶ دی فنیل
۱و۳ دی هیدرو ۱و۲و۳ تیار یازول IV و ۶۳ درصد از جسم شماره III بدست
می‌آید هنگامیکه جسم شماره IV را در اتانول رفلو کنم مقداری از آن تبدیل به



1) - H. Staudinger and J. Seigwart Ber., 49, 1918(1916).