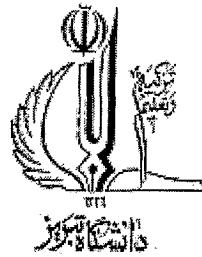


901113



دانشگاه شهرورد
دانشکده شیمی
گروه شیمی آلی

پایاننامه

برای دریافت درجه کارشناسی ارشد در رشته شیمی آلی

عنوان

مطالعه و بررسی واکنش فریدل کرافتس بر روی ترکیب ۱۹۱-بیس(تری متیل سیلیل)-۲-فنیل اتیلن

استاد راهنمای

دکتر کاظم دیندار صفا

استادان مشاور

دکتر عزیز شهریسا

دکتر ناصر ارسلانی

پژوهشگر

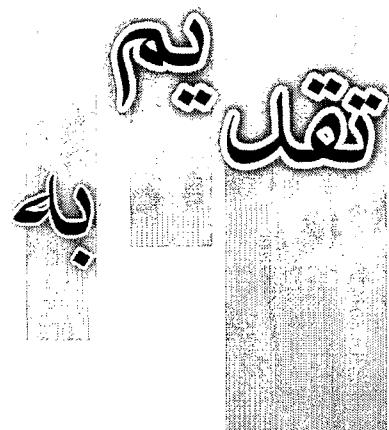
سلیمان پایمرد سامانی

۱۳۸۶ دی

۴۰۸۸۳

عزم پیغم

مادر

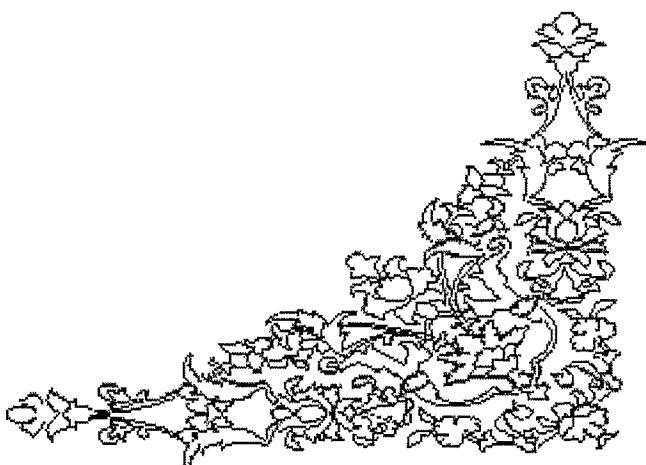


تَهْدِيم بَهْ

روح پاک در مرحوم

و

برادر ششم



تقدیر و تشکر

حمد و سپاس، خداوند مهربانی را که یاری دهنده ما در تمامی مراحل زندگی است. و علم و دانش را نعمتی قرار داده تا انسان در پرتو آن به شناخت حقیقت پرداخته و گامی در جهت تکامل و سعادت بردارد. خداوند منان را سپاسگزارم که در این مسیر به اینجانب توفیق اتمام این مقطع تحصیلی را ارزانی داشت. اینک حاصل تلاش خود را تقدیمش می‌کنم، باشد که مورد رضایتش واقع گردد.

بر خود وظیفه می‌دانم از مادر عزیز، برادران گرامی و خواهران مهربانم که همواره در تمام مراحل زندگی و تحصیل از هیچ کوششی در حقم دریغ نکردند، صمیمانه تقدیر و تشکر نمایم.

از جناب آقای دکتر کاظم دیندار صفا استاد راهنمای گرامی و مدیر گروه محترم شیمی آلی که در نهایت حسن اخلاق در طی انجام این پژوهه با همکاری‌های خود مرا یاری کردند، تشکر و قدردانی می‌نمایم.

از جناب آقای دکتر عزیز شهریسا که با لطف و سعه صدر با راهنمایی‌ها و کمک‌های بی‌دریغ خود همواره مرا بهره‌مند کردند، کمال امتنان و تشکر را دارم.

از جناب آقای دکتر ناصر ارسلانی به جهت همکاری‌های علمی ارزشمندشان سپاسگزارم.

از جناب آقای دکتر علی اکبر انتظامی که ارزشیابی این پایان‌نامه را با نهایت دقت انجام دادند، تشکر می‌کنم.

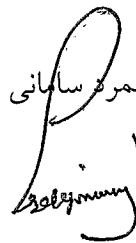
از ریاست محترم دانشکده شیمی آقای دکتر مجیدی، و معاونت محترم پژوهشی و نماینده تحصیلات تکمیلی در دانشکده شیمی آقای دکتر نیایی و همچنین معاونت محترم آموزشی آقای دکتر خاندار صمیمانه سپاسگزارم.

از هم آزمایشگاه‌های عزیزم، آقایان دکتر تبریزی، تفنگدارزاده، حسن‌پور، موسایی، شهریور، حیدری و خانم‌ها حسینی، قربان‌پور و ناموری که با ایجاد جو علمی و صمیمی در آزمایشگاه زمینه کار را فراهم کردند متشرکم.

از همه کارمندان محترم دانشکده شیمی کمال تشکر را دارم.

از کلیه دوستان و عزیزانی که در طول دوران تحصیل و تدوین پایاننامه به نوعی یاریگر اینجانب بوده‌اند و با ایجاد فضای آرام و صمیمی زمینه کار را فراهم کرده‌اند، تشکر می‌کنم. و برای همه روزهای خوش همراه با کامیابی را از خداوند منان آرزو دارم.

سلیمان پایمره سلامانی
دی ماه ۱۳۸۶



نام خانوادگی: پایمرد سامانی	نام: سلیمان
عنوان پایان نامه: مطالعه و بررسی واکنش فریدل کرافتس بر روی ترکیب ۱ او-بیس(تری متیل سیلیل)-۲-فنیل اتیلن	
استاد راهنمای: دکتر کاظم دیندار صفا	استادان مشاور: دکر عزیز شهریسا - دکتر ناصر ارسلانی
مقطع تحصیلی: کارشناسی ارشد	گرایش: آلبوم
دانشگاه: تبریز	دانشگاه: شیمی
تاریخ فارغ التحصیلی: دی ۱۳۸۶	تعداد صفحات: ۱۵۶
چکیده:	کلید واژه ها: آسیل کلرید، تریس (تری متیل سیلیل) متان، ۱ او-بیس(تری متیل سیلیل)-۲-فنیل اتیلن، α -سیلیل انونهای α و β -غیر اشباع، کتونهای α و β -غیر اشباع
در این پایاننامه واکنش فریدل کرافتس انواع آسیل کلریدها Phentyl, n-But, iso-But,n-Pen) با ترکیب ارگانوسیلیکونی ۱ او-بیس(تری متیل سیلیل)-(RCOCl, R= Me, Et, iso-Pr, Benzyl, ۲-فنیل اتیلن تهیه شده از ترایسل لیتیه ($Me_3Si)_3CLi$) و بنزاالدهید در حلال دی اتیل اتر توسط واکنش پترسون، در حضور کاتالیزگر $AlCl_3$ گزارش شده است که منجر به تشکیل ترکیبات α -سیلیل انون α و β -غیر اشباع(۳) با فضا گرینی E و همچنین ترکیبات ترانس کتونی α و β -غیر اشباع (۴) میشود، اما در مورد بنزوئیل و کروتیونیل کلراید فقط محصول کتونی α و β -غیر اشباع (۴) شناسایی شد. قسمتی از محصول خالص انون ۳ در حضور $AlCl_3$ به کتون ۴ تبدیل می شود و بهره واکنشها به زمان و مقدار کاتالیزور وابسته است. در نهایت با اعمال بهترین شرایط واکنش $0.8\text{ g} AlCl_3$ و زمان ۱ ساعت) ترکیبات α -سیلیل انون α و β -غیر اشباع(۳) از انواع آسیل کلریدها به دست آمده است.	



فهرست مطابق

فهرست مطالب

صفحه

عنوان

فصل اول: بررسی منابع

۱	-۱- مقدمه
۱	-۲- مروری بر واکنش فریدل کرافتس
۲	-۳- آشنایی کلی با اتم سیلیسیم
۳	-۴- پایداری یونها، رادیکالها و کاربنها حاوی اتم سیلیسیم
۳	-۴-۱- پایداری α -سیلیل کربانیونها
۴	-۴-۲- پایداری α -سیلیل کربوکاتیونها
۶	-۴-۳- پایداری β -سیلیل کربوکاتیونها
۶	-۴-۳-۱- انحراف از مکانیزم اثر β و چند استثناء
۷	-۴-۴- پایداری γ -سیلیل کربوکاتیون
۸	-۴-۵- پایداری α و β -سیلیل رادیکالها
۱۰	-۴-۶- پایداری کاربن های سیلیسیم دار
۱۱	-۵- کاربردهای سیلیسیم
۱۱	-۵-۱- کاربرد در ستز موادآلی
۱۲	-۵-۲- کاربرد در صنعت نیمه هادی و الکترونیک
۱۳	-۵-۳- کاربرد سیلیسیم در درمان تومورها
۱۴	-۶- واکنش های سیلی زدایی از آریل، وینیل و آکنیل سیلانها
۱۴	-۶-۱- سیلیل زدایی از طریق حد واسط آئیونی
۱۴	-۶-۱-۱- آریل سیلانها
۱۵	-۶-۱-۲- وینیل و آکنیل سیلانها
۱۶	-۶-۱-۳- سیلیل زدایی از طریق حد واسط کاتیونی
۱۶	-۶-۱-۴- واکنش آریل سیلان با الکتروفیل ها
۱۷	-۶-۱-۵- واکنش وینیل سیلان با الکتروفیل ها
۱۷	-۶-۱-۶- واکنش جانشینی وینیل سیلانها
۱۷	-۶-۱-۷- یون مخالف بدون خاصیت نوکلئوفیلی
۱۸	-۶-۱-۸- یون مخالف با خاصیت نوکلئوفیلی
۱۹	-۶-۱-۹- واکنش افزایشی وینیل سیلانها
۲۰	-۷- کاربردهای وینیل سیلانها در ستز موادآلی
۲۰	-۷-۱- استفاده از وینیل سیلانها در تهیه پلیمرهای آلی با گروههای سیلیلی آویزان
۲۱	-۷-۲- استفاده از وینیل سیلانها در تهیه دی الها

۲۱	- استفاده از وینیل سیلانها در ستر فضایگرین انامیدها توسط واکنش شبه پتروسون
۲۲	- ستر آریل سیلانهای ۲ استخلافی از وینیل سیلانها با استفاده از ترکیبات مس
۲۳	- کوپل شدن احیایی وینیل سیلانها توسط اثر $p\pi-d\pi$
۲۴	- تهییه پلی وینیل سیلانها
۲۵	- واکنش حلقه زایی دیلر-آلدر با وینیل سیلانها
۲۶	- ستر آمینهای آلی و هموآلی و آلدہیدهای α و β - غیر اشباع از وینیل سیلانها
۲۷	- ستر فضا ویژه اولفین‌ها، توسط واکنش حذفی β - هیدروکسی سیلانها
۲۸	- استفاده از وینیل سیلانها جهت ستر β - سیلیل کتونها
۲۹	- ترکیبات آلی سیلیسیم دار
۳۰	- تریس (دی متیل سیلیل) متان $(HMe_2Si)_3CH$
۳۱	- خواص فیزیکی و شیمیایی
۳۲	- ستر تریس (دی متیل سیلیل) متان
۳۳	- نمک تریس (دی متیل سیلیل) متیل لیتم و ساختار آن
۳۴	- تریس تری متیل سیلیل متا $(Me_3Si)_3CH$
۳۵	- خواص فیزیکی و شیمیایی
۳۶	- ستر تراسیل و مشتقات آن
۳۷	- بیس (تری متیل سیلیل) -۲- فنیل اتیلن
۳۸	- خواص فیزیکی و شیمیایی
۳۹	- ستر او-بیس (تری متیل سیلیل) -۲- فنیل اتیلن
۴۰	- مشتقات α - سیلیل اونهای α و β - غیر اشباع
۴۱	- ستر مشتقات α - سیلیل اونهای α و β - غیر اشباع
۴۲	- استفاده از کاتالیزگر برایه Zr
۴۳	- استفاده از کاتالیزگر برایه pd
۴۴	- ستر با استفاده از معرف گرینیارد
۴۵	- برخی واکنشهای مشتقات α - سیلیل اونهای α و β - غیر اشباع
۴۶	- واکنش ترانس- β - تری متیل سیلیل استایرن با بعضی از آسیل کلریدها
۴۷	- هدف از کار پژوهشی

فصل دوم : مواد و روشها

۴۸	- ترکیبات آلی سیلیسیم حاوی گروه حجیم تری متیل سیلیل
۴۹	- اطلاعات عمومی در مورد مواد و استفاده از دستگاهها و حلالها

صفحه	عنوان
۳۵.....	۱-۱-۲- حلال‌ها
۳۶.....	۲-۱-۲- مواد اولیه مورد استفاده
۳۶.....	۳-۱-۲- دستگاهها
۳۸.....	۲-۲- روش کار
۳۸.....	۲-۲-۱- طرز تهیه پیش‌ماده‌ها
۳۸.....	۱-۱-۲-۲- پیش‌ماده‌های بکار رفته در ستر ترکیبات α -سیلیل انون α و β -غیر اشباع
۳۸.....	۱-۱-۱-۲-۲- ستر تریس (تری متیل سیلیل) متان $(Me_3Si)_3CH$
۴۰.....	۲-۱-۱-۲-۲- ستر ترکیب تریس (تری متیل سیلیل) متیل لیتیم $(Me_3Si)_3CLi$
۴۱.....	۳-۱-۱-۲-۲- ستر او-بیس (تری متیل سیلیل)-۲-فنیل اتیلن
۴۲.....	۴-۱-۱-۲-۲- خالص سازی تری کلرید آلومنیم $AlCl_3$
۴۲.....	۲-۱-۱-۲-۲- پیش‌ماده‌های بکار رفته در ستر ترکیب $(MeOMe_2Si)_3CSiMe_2H$
۴۲.....	۱-۲-۱-۲-۲- ستر تریس (دی متیل سیلیل) متان $(HMe_2Si)_3CH$
۴۳.....	۲-۲-۱-۲-۲- ستر ترکیب $(MeOMe_2Si)_3CH$
۴۴.....	۳-۲-۱-۲-۲- تهیه ترکیب $(MeOMe_2Si)_3CLi$
۴۵.....	۲-۲-۲- واکنشهای اصلی
۴۵.....	۱-۱-۲-۲-۲- واکنشهای اصلی در ستر ترکیبات α -سیلیل انون α و β -غیر اشباع
۴۵.....	۱-۱-۱-۲-۲-۲- ستر ترکیب $PhHC=C(SiMe_3)COCH_3$
۴۶.....	۲-۱-۱-۲-۲-۲- ستر ترکیب $PhHC=C(SiMe_3)COCH_2CH_3$
۴۷.....	۳-۱-۱-۲-۲-۲- ستر ترکیب $PhHC=C(SiMe_3)COCH(CH_3)_2$
۴۸.....	۴-۱-۱-۲-۲-۲- ستر ترکیب $PhHC=C(SiMe_3)CO(CH_2)_3CH_3$
۴۹.....	۵-۱-۱-۲-۲-۲- ستر ترکیب $PhHC=C(SiMe_3)COCH_2CH(CH_3)_2$
۵۰.....	۶-۱-۱-۲-۲-۲- ستر ترکیب $PhHC=C(SiMe_3)CO(CH_2)_4CH_3$
۵۱.....	۷-۱-۱-۲-۲-۲- ستر ترکیب $PhHC=C(SiMe_3)COCH_2Ph$
۵۲.....	۸-۱-۱-۲-۲-۲- ستر ترکیب $PhHC=C(SiMe_3)CO(CH_2)_2Ph$
۵۳.....	۹-۱-۱-۲-۲-۲- تلاش برای ستر $PhHC=C(SiMe_3)COPh$ تهیه ترکیب $PhHC=CHCOPh$
۵۴.....	۱۰-۱-۱-۲-۲-۲- تلاش برای ستر $PhHC=C(SiMe_3)COCH=CHCH_3$ تهیه ترکیب ترانس-
۵۴.....	ترانس $PhHC=CHCOCH=CHCH_3$
۵۵.....	۱۱-۱-۱-۲-۲-۲- تلاش برای ستر ترکیب $PhHC=C(SiMe_3)COCHClPh$
۵۵.....	۱۲-۱-۱-۲-۲-۲- تلاش برای ستر ترکیب $PhHC=C(SiMe_3)COOEt$
۵۶.....	۲-۲-۱-۲-۲- ستر ترکیب $(MeOMe_2Si)_3CSiMe_2H$

فصل سوم : نتایج و بحث

صفحه	عنوان
۱۴۵	۱۰-۳-۱-۳-مشخصات طیفی مربوط به ترکیب PhHC=CHCOCH=CHPh
۱۴۹	۲-۳-واکنش لیتیه کردن $(\text{CH}_3\text{OMe}_2\text{Si})_3\text{C-SiMe}_2\text{H}$ و ستر ترکیب $(\text{CH}_3\text{OMe}_2\text{Si})_3\text{CH}$
۱۴۹	۱-۲-۳-مشخصات طیفی ترکیب ستر شده $(\text{CH}_3\text{OMe}_2\text{Si})_3\text{C-SiMe}_2\text{H}$
۱۰۲	۳-۳-نتیجه گیری
۱۰۳	۴-۳-پیشنهادات برای کارهای بعدی
۱۰۴	منابع

فهرست جدول ها

صفحه	عنوان
۵	۱-۱- سرعت هیدرولیزیک نوع ترکیب متیل اتری
۵	۲-۱- سرعت پروتون دار شدن $\text{Me}_3\text{SiCCMR}_3$
۱۶	۳- واکنش انواع الکتروفیلها با ترکیب سیلیل دار آروماتیک
۱۸	۴- انواع واکنش های الکتروفیلی جانشینی بر روی وینیل سیلان
۳۷	۱-۲ آسیل کلریدهای مورد استفاده در بخش عملی
۵۷	۱-۳- تاثیر مقدار کاتالیزور و زمان بر بهره واکنش ۴ میلی مول از ترکیب ایزوپوتیرویل کلراید
۶۰	۲-۳- واکنش فریدل کرافتس ترکیب او-۱- بیس(تری متیل سیلیل)-۲- فنیل اتیلن با انواع آسیل کلریدها در حضور AlCl_3 ۶ mmol و زمان ۱ ساعت

فهرست شکل‌ها

صفحه	عنوان
۳	۱-۱- علت پایداری α -کربانیون ها
۶	۲-۲- علت پایداری β -کربوکاتیونها
۸	۳-۳- علت پایداری γ -کربوکاتیونها
۱۲	۴-۱- هیدرولیز انتخابی PG
۱۳	۵-۱- مشتقات سیلیله شده با فعالیت ضد توموری
۱۳	۶-۱- نمونه‌ای از ترکیبات سیلیسیم دار با خاصیت ضد توموری
۲۹	۷-۱- ساختارهای احتمالی برای نمک لیتیه ترکیب تریس (دی متیل سیلیل) متان
۲۹	۸-۱- ساختار رزونانسی تریس (تری متیل سیلیل) متیل
۳۸	۹-۱- شمای دستگاه تهیه TsiH
۴۰	۱۰-۲- شمای دستگاه تهیه TsLi
۴۲	۱۱-۲- شمای دستگاه تضعید AlCl ₃
۶۴	۱۲-۱-۱-۱-۱-۱-۳-۱-۳- طیف FT-IR ترکیب E-۱- فنیل -۲- تری متیل سیلیل بوت -۱- ان -۳- آن در
۶۵	۱۳-۱-۱-۱-۱-۳-۱-۳- طیف ¹ H NMR ترکیب E-۱- فنیل -۲- تری متیل سیلیل بوت -۱- ان -۳- آن
۷۶	۱۴-۱-۱-۱-۳-۱-۳- طیف ¹³ C NMR ترکیب E-۱- فنیل -۲- تری متیل سیلیل بوت -۱- ان -۳- آن در حلal CDCl ₃
۷۷	۱۵-۱-۱-۱-۳-۱-۳- طیف جرمی ترکیب E-۱- فنیل -۲- تری متیل سیلیل بوت -۱- ان -۳- آن در حلal CDCl ₃
۷۹	۱۶-۱-۱-۲-۱-۳-۱-۳- طیف ¹ H NMR ترکیب ترانس -۱- فنیل بوت -۱- ان -۳- آن در حلal CDCl ₃
۷۰	۱۷-۱-۲-۱-۳-۱-۳- طیف ¹³ C NMR ترکیب ترانس -۱- فنیل بوت -۱- ان -۳- آن در حلal CDCl ₃

- ۷۳ طیف FT-IR ترکیب *E*-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل پنت-۱-ان-۳-آن در KBr
- ۷۴ طیف ^1H NMR ترکیب *E*-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل پنت-۱-ان-۳-آن در حلال CDCl_3
- ۷۵ طیف ^{13}C NMR ترکیب *E*-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل پنت-۱-ان-۳-آن در حلال CDCl_3
- ۷۶ طیف جرمی ترکیب *E*-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل پنت-۱-ان-۳-آن
- ۷۸ طیف ^1H NMR ترکیب ترانس-۱-فنیل پنت-۱-ان-۳-آن در حلال CDCl_3
- ۷۹ طیف ^{13}C NMR ترکیب ترانس-۱-فنیل پنت-۱-ان-۳-آن در حلال CDCl_3
- ۸۲ طیف FT-IR ترکیب *E*-۴-متیل-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل پنت-۱-ان-۳-آن در KBr
- ۸۲ طیف ^1H NMR ترکیب *E*-۴-متیل-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل پنت-۱-ان-۳-آن در حلال CDCl_3
- ۸۴ طیف ^{13}C NMR ترکیب *E*-۴-متیل-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل پنت-۱-ان-۳-آن در حلال CDCl_3
- ۸۵ طیف جرمی ترکیب *E*-۴-متیل-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل پنت-۱-ان-۳-آن
- ۸۷ طیف FT-IR ترکیب ترانس-۴-متیل-۱-فنیل پنت-۱-ان-۳-آن در KBr
- ۸۷ طیف ^{13}C NMR ترکیب ترانس-۴-متیل-۱-فنیل پنت-۱-ان-۳-آن در حلال CDCl_3
- ۸۸ طیف ^1H NMR ترکیب ترانس-۴-متیل-۱-فنیل پنت-۱-ان-۳-آن در حلال CDCl_3
- ۹۱ طیف FT-IR ترکیب *E*-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل هپت-۱-ان-۳-آن در KBr
- ۹۲ طیف ^1H NMR ترکیب *E*-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل هپت-۱-ان-۳-آن

- در حلال CDCl_3
- ۹۳ طیف ^{13}C NMR ترکیب E -۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل هپت-۱-ان-۳-ان-۳-۱-۴-۳-۱-۴-۳-۱-۳
- در حلال CDCl_3
- ۹۴ طیف جرمی ترکیب E -۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل هپت-۱-ان-۳-ان-۳-۱-۴-۳-۱-۴-۳-۱-۳
- ۹۶ طیف FT-IR ترکیب ترانس-۱-فنیل هپت-۱-ان-۳-ان در KBr
- ۹۶ طیف ^{13}C NMR ترکیب ترانس-۱-فنیل هپت-۱-ان-۳-ان در حلال CDCl_3 -۳-۲-۴-۳-۱-۳
- ۹۷ طیف ^1H NMR ترکیب ترانس-۱-فنیل هپت-۱-ان-۳-ان در حلال CDCl_3 -۲-۲-۴-۳-۱-۳
- ۱۰۲ طیف FT-IR ترکیب ۵-متیل-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل پنت-۱-ان-۳-ان-۱-۱-۵-۳-۱-۳
- در KBr
- ۱۰۳ طیف ^1H NMR دوايزومر Z -۵-متیل-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل پنت-۱-ان-۳-ان در حلال CDCl_3 -۱-۱-۵-۳-۱-۳
- ۱۰۴ طیف ^{13}C NMR ترکیب E -۵-متیل-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل پنت-۱-ان-۳-ان در حلال CDCl_3 -۳-۱-۵-۳-۱-۳
- ۱۰۵ کروماتوگرام محصول خالص نشده واکنش فریدل کرافتس ایزوپنتانوئیل کلرايد-۱-۱-۵-۳-۱-۴-۱-۵-۳-۱-۳
- ۱۰۵ طیف جرمی ترکیب ترانس-۵-متیل-۱-فنیل هگز-۱-ان-۳-ان-۷-۱-۵-۳-۱-۳
- ۱۰۶ طیف جرمی ترکیب E -۵-متیل-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل پنت-۱-ان-۳-ان-۱-۱-۵-۳-۱-۳
- آن
- ۱۰۶ طیف جرمی ترکیب Z -۵-متیل-۱-فنیل-۲-تری متیل سیلیل پنت-۱-ان-۳-ان-۱-۱-۵-۳-۱-۳
- آن
- ۱۰۸ طیف FT-IR ترکیب ترانس-۵-متیل-۱-فنیل هگز-۱-ان-۳-ان در KBr -۱-۲-۵-۳-۱-۳
- ۱۰۸ طیف ^{13}C NMR ترکیب ترانس-۵-متیل-۱-فنیل هگز-۱-ان-۳-ان در حلال CDCl_3 -۳-۲-۵-۳-۱-۳
- در حلال CDCl_3
- ۱۰۹ طیف ^1H NMR ترکیب ترانس-۵-متیل-۱-فنیل هگز-۱-ان-۳-ان در CDCl_3 -۲-۲-۵-۳-۱-۳

- ۱۱۴ طیف FT-IR ترکیب ۱- فنیل -۲- تری متیل سیلیل اکت-۱- ان -۳- آن در KBr
- ۱۱۵ طیف ^1H NMR دو ایزومر E و Z - ۱- فنیل -۲- تری متیل سیلیل اکت-۱- ان -۳- آن در حلal CDCl_3
- ۱۱۶ طیف باز شده ^1H NMR دو ایزومر E و Z - ۱- فنیل -۲- تری متیل سیلیل اکت-۱- ان -۳- آن در حلal CDCl_3
- ۱۱۷ طیف ^{13}C NMR ۱- فنیل -۲- تری متیل سیلیل اکت-۱- ان -۳- آن در حلal CDCl_3
- ۱۱۸ کروماتوگرام محصول خالص نشده واکنش فریدل کرافتس هگزانوئیل کلراید
- ۱۱۹ طیف جرمی ترکیب ترانس-۱- فنیل اکت-۱- ان -۳- آن -۶-۱-۶-۳-۱-۳
- ۱۲۰ طیف جرمی ترکیب Z - ۱- فنیل -۲- تری متیل سیلیل اکت-۱- ان -۳- آن -۷-۱-۶-۳-۱-۳
- ۱۲۱ طیف FT-IR ترکیب ترانس-۱- فنیل اکت-۱- ان -۳- آن در KBr
- ۱۲۲ طیف ^{13}C NMR ترکیب ترانس-۱- فنیل اکت-۱- ان -۳- آن در حلal CDCl_3
- ۱۲۳ طیف ^1H NMR ترکیب ترانس-۱- فنیل اکت-۱- ان -۳- آن در حلal CDCl_3
- ۱۲۴ طیف FT-IR ترکیب E -۱ او ۴ دی فنیل -۲- تری متیل سیلیل بوت -۱- ان -۳- آن در KBr
- ۱۲۵ طیف ^1H NMR ترکیب E -۱ او ۴ دی فنیل -۲- تری متیل سیلیل بوت -۱- ان -۳- آن در حلal CDCl_3
- ۱۲۶ طیف ^{13}C NMR ترکیب E -۱ او ۴ دی فنیل -۲- تری متیل سیلیل بوت -۱- ان -۳- آن در حلal CDCl_3
- ۱۲۷ طیف ^1H NMR ترکیب E -۱ او ۴ دی فنیل -۲- تری متیل سیلیل بوت -۱- ان -۳- آن در حلal CDCl_3
- ۱۲۸ طیف ^{13}C NMR ترکیب E -۱ او ۴ دی فنیل -۲- تری متیل سیلیل بوت -۱- ان -۳- آن در حلal CDCl_3
- ۱۲۹ طیف جرمی ترکیب E -۱ او ۴ دی فنیل -۲- تری متیل سیلیل بوت -۱- ان -۳- آن -۴-۱-۷-۳-۱-۳
- ۱۳۰ طیف FT-IR ترکیب ترانس - ۱ او ۴ دی فنیل بوت -۳- آن -۲- آن در KBr

- ۱۳۱ طیف ^{13}C NMR ترکیب ترانس - ۱و۴- دی فنیل بوت - ۳- ان - ۲- آن در حلال CDCl_3
- ۱۳۲ طیف ^1H NMR ترکیب ترانس - ۱و۴- دی فنیل بوت - ۳- ان - ۲- آن در حلال CDCl_3
- ۱۳۵ طیف FT-IR ترکیب E -۱و۵- دی فنیل - ۲- تری متیل سیلیل پنت - ۱- ان - ۳- آن در KBr
- ۱۳۶ طیف ^1H NMR ترکیب E -۱و۵- دی فنیل - ۲- تری متیل سیلیل پنت - ۱- ان - ۳- آن در حلال CDCl_3
- ۱۳۷ طیف ^{13}C NMR ترکیب E -۱و۵- دی فنیل - ۲- تری متیل سیلیل پنت - ۱- ان - ۳- آن در حلال CDCl_3
- ۱۳۸ طیف جرمی ترکیب E -۱و۵- دی فنیل - ۲- تری متیل سیلیل پنت - ۱- ان - ۳- آن
- ۱۴۰ طیف FT-IR ترکیب ترانس - ۱و۵- دی فنیل پنت - ۱- ان - ۳- آن در KBr
- ۱۴۰ طیف ^{13}C NMR ترکیب ترانس - ۱و۵- دی فنیل پنت - ۱- ان - ۳- آن در حلال CDCl_3
- ۱۴۱ طیف ^1H NMR ترکیب ترانس - ۱و۵- دی فنیل پنت - ۱- ان - ۳- آن در حلال CDCl_3
- ۱۴۳ طیف FT-IR ترکیب بنزیلیدین استوفنون در KBr
- ۱۴۳ طیف ^{13}C NMR ترکیب بنزیلیدین استوفنون در حلال CDCl_3
- ۱۴۴ طیف ^1H NMR ترکیب بنزیلیدین استوفنون در حلال CDCl_3
- ۱۴۶ طیف FT-IR ترکیب ترانس و ترانس - ۱- فنیل هگز - ۱و۴- دی ان - ۳- آن در KBr
- ۱۴۶ طیف ^{13}C NMR ترکیب ترانس و ترانس - ۱- فنیل هگز - ۱و۴- دی ان - ۳- آن در حلال CDCl_3
- ۱۴۷ طیف ^1H NMR ترکیب ترانس و ترانس - ۱- فنیل هگز - ۱و۴- دی ان - ۳- آن در

- حلال CDCl_3
- ۱۴۸ -۳-۱-۱۰-۳- طيف باز شده $^1\text{H NMR}$ تركيب ترانس و ترانس - ۱- فنيل هگز - ۱-۴- دی ان -
۳- آن در حلال CDCl_3
- ۱۵۰ -۱-۱-۲-۳- طيف FT-IR تركيب دی متيل [تريس (متوکسى دی متيل سيليل) متيل] سيلان در KBr
- ۱۵۱ -۲-۱-۲-۳- طيف $^1\text{H NMR}$ تركيب دی متيل [تريس (متوکسى دی متيل سيليل) متيل] سيلان در
حلال CDCl_3