

அனைவருக்கும் வணக்கம் , கடந்த வகுப்பில் நாங்கள் பீனால்களைத் தொடங்கினோம், தொழில்துறை மட்டத்திலோ அல்லது ஆய்வக அளவிலோ என்னென்ன வழிகளில் தயாரிக்கலாம் என்பதைப் பார்த்தோம், பீனால்களின் இயற்பியல் பண்புகளைப் பற்றி பேசினோம் அவை ஆல்கஹாலிலிருந்து எவ்வாறு வேறுபடுகின்றன மற்றும் பீனால்களின் எதிர்வினைகளை ஆய்வுக்கு நகர்த்தியது , அவை கருவின் பினாலிக் வளையம் அல்லது ஹைட்ராக்சில் குழுவின் எதிர்வினைகளின் அடிப்படையில் இரண்டு வழிகளில் விவாதிக்கப்பட்டன, மேலும் பினாலிக்கின் ஒற்றுமைகள் மற்றும் வேறுபாடுகள் என்ன என்பதைப் பார்த்தோம்.

ஆல்கஹாலின் ஹைட்ராக்சைல்டன், உட்கருவின் பல்வேறு எதிர்வினைகளைப் பற்றி விவாதித்தோம், அங்கு ஆர்த்தோ மற்றும் பாரா நிலைகளை செயல்படுத்தும் ஹைட்ராக்சி குழுவின் காரணமாக நியூக்ளியஸ் செயல்படுத்தப்படுவதைக் கண்டோம், அதனால்தான் இதுபோன்ற எதிர்வினைகளை மேற்கொள்ள வேண்டும் ஒரு பினாலின் எலக்ட்ரோஃபிலிக் மாற்று எதிர்வினை, இது ஒரு மாற்றியமைக்கப்படாத பென்சீனுடன் ஒப்பிடும்போது மிகவும் செயலில் உள்ள அடி மூலக்கூறு ஆகும்.

ஆலஜனேற்றம் சல்போனேஷன் மற்றும் நைட்ரேஷன் போன்ற பல்வேறு எதிர்வினைகள் ஆர்த்தோ மற்றும் பாரா தயாரிப்புகளின் கலவையை எவ்வாறு உருவாக்குகின்றன, மேலும் இந்த கலவையை தேர்ந்தெடுக்கப்பட்ட முறையில் உருவாக்கலாம், எனவே கலவைக்கு பதிலாக ஒரு ஐசோமரை ஒரு திடமான ஐசோமரை நாம் தேர்ந்தெடுக்கும் நிலைமைகளின் அடிப்படையில் பெறலாம்.

இந்த எதிர்வினை இயக்கவியல் ரீதியாக இயக்கப்படலாம் அல்லது வெப்ப இயக்கவியல் ரீதியாக இயக்கப்படலாம், இது ஒரு குறிப்பிட்ட ரெஜியோ ஐசோமரை நமக்கு வழங்குகிறது, இன்று நாம் பீனால்களின் இந்த எதிர்வினைகளைத் தொடர்பு போகிறோம், மேலும் ரீமர் பேய் எதிர்வினை என்று அழைக்கப்படும் ஒரு முக்கியமான எதிர்வினையைக் கற்றுக் கொள்ளப் போகிறோம், எனவே நாங்கள் தொடர்கிறோம்.

கருவில் உள்ள பீனால்களின் எதிர்வினைகள் மற்றும் இதில் இன்றைய முதல் எதிர்வினை ரீமா டெமர் எதிர்வினை ஆகும், உண்மையில் இது வினையைப் பற்றி பேசும் போது இது மூன்றாவது வகையாகும், எனவே இதில் ஒரு முக்கியமான எதிர்வினை ரீமர் பேய் எதிர்வினை ஆகும்.

இந்த இரண்டு வேதியியலாளர்களின் பெயரால் இது ஒரு பெயர் எதிர்வினையாகும், ஏனெனில் எதிர்வினை இம் என்று நீங்கள் எளிதாக யூகிக்க முடியும் ஃபார்மிலேட்டட் பினாலுக்கான அணுகலை இது நமக்கு வழங்குகிறது, எனவே இந்த எதிர்வினை ஃபீனால்களின் ஆர்த்தோ ஃபார்மிலேஷனைச் செய்ய உதவுகிறது, எனவே இந்த எதிர்வினையின் உதவியுடன் ஃபார்மைல் குழுவை ஒரு ஃபீனாலிக் வளையத்தில் அறிமுகப்படுத்தலாம்.

பீனாலை ஒரு இருமுனை கரைப்பான் அமைப்பில் எடுத்துக்கொள்கிறது, எனவே பைபாசிக் கரைப்பான் அமைப்பானது குளோரோஃபார்ம் மற்றும் சோடியம் ஹைட்ராக்சைட்டின் அக்வஸ் கரைசல் ஆகியவற்றைக் கொண்டுள்ளது, எனவே நீங்கள் நாஹ் அக்வாஸை எடுத்துக்கொள்கிறீர்கள்.

சுமார் 70 டிகிரியில் உள்ள உட்கூறுகள், அதன் பிறகு நீங்கள் இரண்டு தயாரிப்புகளை உருவாக்கலாம் , ஒன்று ஆர்த்தோ ஹைட்ராக்ஸி பென்சால்டிஹைட் ஆகும், இதை நாங்கள் ஆர்த்தோ செல்லிசெல்டிஹைட் என்றும் அழைக்கிறோம் மற்றும் சிறிய தயாரிப்பு என்பது பாரா ஐசோமர் ஆகும் nacl மற்றும் தண்ணீரின் இந்த எதிர்வினை முக்கியமானது, ஏனெனில் இது t இல் உள்ள ஆல்டிஹைட் அடி மூலக்கூறுக்கான அணுகலை நமக்கு வழங்குகிறது.

பீனாலிக் வளையத்திற்கு நீர்நிற நிலை தேவையில்லை, எனவே ரீமெர்டிமர் வினையின் முக்கியத்துவம் என்னவென்றால், எதிர்வினைக்கு நீர்நிற நிலைமைகள் தேவையில்லை, இந்த வடிவத்தை உருவாக்குவதற்கு, அதற்குப் பதிலாக வேறு மறுஉருவாக்கம் இருந்தால், நாம் எந்த வகையான தயாரிப்புகளைப் பெறுகிறோம் என்பதைப் பார்க்க இன்னும் சில எடுத்துக்காட்டுகளைப் பார்ப்போம்.

ஒரு cc14 போன்ற குளோரோஃபார்ம், எனவே நீங்கள் கார்பன் டெட்ராகுளோரைடுடன் அதே முறையில் நீர்வாழ் காரக் கரைசலின் முன்னிலையில் பீனாலுடன் சிகிச்சையைத் தொடங்குகிறீர்கள், அதன் பிறகு அமிலப் பணியை மேற்கொள்ளுங்கள்.

குளோரோஃபார்மிற்குப் பதிலாக கார்பன் டெட்ராகுளோரைடுடன் பீனால்களின் வினையை நீங்கள் மேற்கொள்ளும்போது ஆர்த்தோ ஹைட்ராக்ஸி பென்சாயிக் அமிலம் அல்லது சாலிசிலிக் அமிலம் முக்கியப் பொருளாகப் பெறுகிறது.

மற்றும் பாரா ஐசோமர் ஆர்த்தோ மேஜராகவும், பாரா சிறியவராகவும் இருந்தால், மற்றொரு உதாரணத்தை எடுத்துக் கொள்வோம் பாரா க்ரெசோல் போன்ற சப்பாரா மாற்று பினாலுடன் எளிதாகத் தொடங்குங்கள் , நீங்கள் அதை ரைமெர்டெமர் எதிர்வினை நிலைமைகளுக்கு உட்படுத்துகிறீர்கள், ஏனெனில் இது ஏற்கனவே மாற்றாக உள்ளது, எனவே ஃபார்மிலேஷன் ஆர்த்தோ நிலையில் செல்லும் என்று நீங்கள் எதிர்பார்க்கலாம், ஆனால் இதனுடன் ஒரு அசாதாரண தயாரிப்பு இந்த விஷயத்தில் காணப்படுகிறது.

இந்த கெட்டோ வடிவமானது, இந்த இரண்டு மாற்றீடுகளுடன் சிறந்த பாரா நிலையில் உள்ளதா, எனவே இது பாரா மாற்று பினாலுடன் ஒரு அசாதாரண கலவையாகும், இந்த விஷயத்தில் நீங்கள் ஆர்த்தோ மாற்று பினாலை எடுத்துக் கொண்டால், அது ஏற்கனவே இருப்பதால் நீங்கள் பார்க்கும் தயாரிப்பைப் பார்க்கிறோம்.

ஆர்த்தோ மாற்றியமைக்கப்பட்டது, எனவே தயாரிப்பு மோனோ இந்தப் பக்கத்தை மாற்றியது, எனவே நீங்கள் பெறுவது பாரா ஃபார்மைலேஷன் மற்றும் வெண்ணிலின் என்று அழைக்கப்படும் இந்த இனிமையான மணம் கொண்ட கலவையைப் பெறுவீர்கள் , எதிர்வினையில் என்ன நடக்கிறது மற்றும் குளோரோஃபார்ம் மறுஉருவாக்கத்தின் வழிமுறையைப் பார்ப்போம்.

அது உங்களுக்கு ஒரு முறையான அலகு கொடுக்கிறது, அதனால் என்ன நடக்கிறது என்பதை நாம் பொறிமுறையைப் பார்ப்போம், எனவே முதல் படி அந்த குளோரோஃபார்ம் ஆகும்.

அடித்தளத்தின் முன்னிலையில் உள்ள அல்கலைன் நிலைமைகளின் கீழ், இது குளோரோஃபார்மின் புரோட்டானை சுருக்கி, கார்பன் அயனியை உங்களுக்கு வழங்குகிறது, எனவே இது உங்களுக்கு இந்த ட்ரைகுளோரோ கார்போனைலை வழங்குகிறது, இது மீண்டும் ஒரு குளோரைடு இரும்பை இழக்கிறது, இது டிக்ளோரோ கார்பீன் என்று அழைக்கப்படும் இந்த இடைநிலையை உங்களுக்கு வழங்குகிறது .

இந்த எதிர்வினை இந்த டைகுளோரோ கார்பீன் ஆகும், இது செயலில் உள்ள இடைநிலை மற்றும் எதிர்வினை இனங்கள் உருவாக்கத்தை செயல்படுத்துகின்றன , எனவே இந்த டிக்ளோரோ கார்பீன் உருவானவுடன் அது எலக்ட்ரோஃபிலிக் தன்மையைக் கொண்டுள்ளது என்றால் அது எந்த நியூக்ளியோபிலிக் தளத்தையும் தேடும் என்பதுதான் அடுத்த இலக்கு. வினையில் நாம் கொண்டிருப்பது அக்வஸ் காரத்தில் உள்ள பீனால் ஆகும், அது எளிதில் சோடியம் பீனாக்சைடு இரும்பை உருவாக்கும் , உண்மையில் அது இந்த ஃபீனாக்சைடு அயனி மற்றும் எலக்ட்ரோஃபிலிக் டிக்ளோரோ கார்பீன் வடிவத்தில் இருக்கும்.

சோடியம் பீனாக்சைடு ஆர்த்தோ நிலையில் நியூக்ளியோபிலிசிட்டியை அதிகரிக்கிறது, எனவே ஆர்த்தோ நிலையில் நியூக்ளியோபிலிசிட்டி அதிகரிக்கிறது.

ஃபீனாலுடன் ஒப்பிடும்போது ஒரு பீனாக்சைடு அதிகமாக உள்ளது, எனவே இந்த செயல்படுத்தப்பட்ட ஆர்த்தோ தளம் எலக்ட்ரோஃபிலிக் கார்பீனாக இருக்கும் கார்பீனைத் தாக்குகிறது, மேலும் இடைநிலையாக நீங்கள் பெறுவது நீர் நிலைகளில் புரோட்டானை எடுக்கும் இந்த பகுதிதான், எனவே இவை அனைத்தும் உருவாகும் நிலையற்ற இனங்கள்.

அடுத்த முக்கிய படி

நறுமணமாக்கல் ஆகும், எனவே கெட்டோ எனோலிக் வடிவத்திற்கு மாற முயற்சிக்கிறது, எனவே நாம் பெறுவது phenoxide அயனியை மீண்டும் $chCl_2$ உடன் ஆர்த்தோ நிலையுடன் மாற்றுகிறது, எனவே இந்த விஷயத்தில் இந்த புரோட்டானின் இழப்பு மற்றும் அடுத்த படி நீராற்பகுப்பு எனவே இந்த சிசிஎல் இரண்டை நீங்கள் உருவாக்கியதும் சரி, நீங்கள் இந்த இடைநிலையை உருவாக்கியதும் அதை மீண்டும் எழுதுகிறேன், எனவே இந்த கார்பனின் வலதுபுறத்தில் உள்ள இரண்டு குளோரின்கள் இயற்கையில் எலக்ட்ரான் திரும்பப் பெறுகின்றன, அவை இந்த கார்பனை ஓரளவு நேர்மறை மற்றும் கார நிலைமைகளின் கீழ் குளோரைடு ஆக்குகின்றன.

இழந்தது மற்றும் ஹைட்ராக்சைடு மூலம் மாற்றீடு இரண்டு முறை நடைபெறுகிறது மேலும் ஒரு ஹைட்ராக்சைடு அலகு சேர்க்கிறது

அதனால் என்ன நீங்கள் பெறுவது சரியானது மற்றும் கடைசிப் படியானது நீர் மூலக்கூறை அகற்றுவது ஆகும் ஆர்த்தோ பொசிஷன் ஆக்டிவேட் ஆவதையும், பாரா பொசிஷன் கூட சரியாக ஆக்டிவேட் ஆவதையும் நீங்கள் பார்ப்பதால், இரண்டும் நியூக்ளியோபிலிக்

தளங்களாக இருப்பதால், வினையானது பாரா ஃபார்மிலேட்டட் தயாரிப்பையும் நமக்குத் தருகிறது, ஆனால் மைனர் ஐசோமராக சரி , எதிர்வினை மேற்கொள்ளப்படும்போது வழக்கத்திற்கு மாறான விஷயத்தைப் பார்ப்போம்.

க்ரேசோல் என்ற பாரா மாற்று பினாலுடன் என்ன நடக்கிறது, எனவே உங்களிடம் பாராக்ரிசோலின் ஃபீனாக்சைடு அயனி உள்ளது மற்றும் நீங்கள் அதை டிக்ளோரோ கார்பீனுடன் சிகிச்சை செய்கிறீர்கள் , ஆர்த்தோ தளத்தில் அதே விஷயம், சில நிமிடங்களுக்கு முன்பு நாங்கள் பார்த்ததைப் போலவே எதிர்வினை நிகழ்கிறது.

இந்த இடைநிலையானது பாரா பொசிஷனில் உள்ள மீதில் மாற்றீடு மற்றும் பிற இடைநிலையையும் நாம் பார்க்கிறோம் te சாத்தியம் இதில் cc12 பாரா பொசிஷனைத் தாக்குகிறது, எனவே நீங்கள் இதை மற்றொரு இடைநிலையைப் பெறுவீர்கள், எனவே நீங்கள் அவற்றில் இரண்டைப் பெறுவீர்கள் , இங்கிருந்து அடுத்த படியாக ஆர்த்தோ மாற்றாக இருக்கும் , கோரிக்கை நிலைமைகளில் நாம் மேலே பார்த்ததைப் போலவே இது செயல்படும்.

உங்களுக்கு ஃபீனாக்சைடு அயனியை வழங்குவதற்கு புரோட்டானைத் தொடர்ந்து நறுமணமாக்கப் போகிறது

, இது பின்னர் கார ஹைட்ரோலிசிஸுக்கு உட்படுத்தப்பட்டு, மேலும் அமில வினையூக்கப் பணிக்கு உட்படுத்தப்படுகிறது, மேலும் இந்த இடைநிலையைப் பெறும்போது இது எனது தயாரிப்புக்கான ஆர்த்தோவை வழங்குகிறது.

எதிர்வினையின் போது உருவாக்கப்படும் மற்றும் நீர் நிலைகளின் கீழ் இந்த எதிர்வினை உருவாகப் போகிறது

, அடுத்த கட்டத்திற்கு எதிர்வினை நடக்க, இங்கே ஒரு ஹைட்ரஜன் இருக்க வேண்டும், இது ஒரு புரோட்டானை இழக்க வேண்டும்.

அதை நறுமணமாக்க வேண்டும், ஆனால் பாரா நிலையில் எந்த புரோட்டானும் இல்லை, எனவே எதிர்வினை இங்கே நின்றுவிடும், இதை நீங்கள் தயாரிப்பாகப் பெறுவீர்கள் , எனவே ஹைட்ரஜன் இல்லை

வழக்கமான வழியில் தொடர எதிர்வினை கிடைக்கிறது , எனவே இது இங்கே நின்று விடுகிறது, மேலும் இதை உங்களுக்கு பக்கப் பொருளாகக் கொடுப்பதில்லை , சரி cc14 உடன் தொடங்கும் போது கார்பன் டெட்ராகுளோரைடு என்ன நடக்கிறது என்பதைப் பார்ப்போம் , அதற்குரியதைப் பெறுகிறோம் என்று சொன்னோம்.

அமிலம் மற்றும் ஃபார்மிலேட்டட் கலவை சரி இல்லை

அதனால் மீண்டும் cc14 இல் என்ன நடக்கிறது பினால் ஃபீனாக்சைடை உருவாக்குகிறது, எனவே இது உங்கள் நியூக்ளியோபிலிக் தளமாகும், இது இப்போது உருவாக்கப்பட்டுள்ளது, இது எலக்ட்ரான் மைனஸ் ஐ வெளியேற்றும் குளோரின்கள் இந்த டெல்டா நேர்மறை மின்னூட்டத்தை கார்பனில் உருவாக்குகின்றன.

எலக்ட்ரோஃபிலிக் சென்டர் மற்றும் நியூக்ளியோபிலிக் ஆர்த்தோ தளத்தால் தாக்கப்பட்டு , குளோரைடு அயனியை விரைவாக இழக்கும் இந்த இடைநிலையை உங்களுக்குத் தருகிறது, இதன் விளைவாக இது மீண்டும் விரைவாக நறுமணமடைகிறது.

இந்த இடைநிலையை உங்களுக்கு வழங்க கார நிலைமைகளின் கீழ் நீராற்பகுப்புக்கு உட்படுகிறது

நீர் மூலக்கூறை விரைவாக இழக்க நேரிடும் , அதைத் தொடர்ந்து அமிலத்தன்மையும் , உப்புமீனாலாக மாற்றப்பட்டு , ஆர்த்தோ நிலையில் இந்த கார்பாக்சைல் குழுவை உருவாக்குவது அல்லது நிறுவுவது சரி, எனவே கார்பன் டெட்ராகுளோரைடு இருக்கும்போது இதைப் பார்க்கிறோம்.

நாம் அமிலத்துடன் முடிவடைகிறோம், முறையான குழுவில் அல்ல, இந்த அமிலம் மீண்டும் முக்கியமானது, ஏனென்றால் இந்த சொத்தை எஸ்டெரிஃபிகேஷனுக்கு உட்படுத்தலாம், எனவே இதை

ஆல்கஹால் அமில வினையூக்கிய நிலைமைகளுடன் சிகிச்சை செய்தால், நமக்கு என்ன கிடைக்கும், இந்த மூலக்கூறு இந்த மூலக்கூறைப் பெறுகிறது.

இது மெத்தில் சாலிசிலேட் அல்லது குளிர்கால பச்சை எண்ணெய் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே இந்த குறிப்பிட்ட கலவை மருத்துவ குணங்களைக் கொண்டுள்ளது மற்றும் இது தசை வலிக்கு ஒரு தளர்த்தியாகப் பயன்படுத்தப்படுகிறது, எனவே இந்த சாலிசிலிக் அமிலத்தை எஸ்டர் வழித்தோன்றலாக மெத்தில் சாலிசிலேட்டாக மாற்றுவதற்கு இது ஒரு வழியாகும்.

இந்த சேர்மத்தின் அசிடேலேஷனை நாம் மேற்கொள்ளும்போது அசிட்டிக் அன்ஹைட்ரைடுடன் அதன் அசிடேலேஷனையும் நாம் மேற்கொள்ளலாம்.

இந்த அசுடல் சாலிசிலிக் அமிலத்தை உங்களுக்கு அசுடலேட்டாகக் கொடுப்பார், இது ஆஸ்பிரின் என்ற பெயரால் அறியப்படும் வலி நிவாரணியைத் தவிர வேறில்லை, எனவே சாலிசிலிக் அமிலம் இந்த இரண்டு மருத்துவ ரீதியாக செயல்படும் சேர்மங்களுக்கு ஒரு முக்கியமான முன்னோடியாகும், மேலும் இதைப் பயன்படுத்தி ரைமா பேய் வேர் மூலம் ஒருங்கிணைக்க முடியும்.

கார்பன் டெட்ராகுளோரைடு மறுஉருவாக்கமாக சரி நாம் அடுத்த எதிர்வினைக்கு செல்கிறோம், இது மீண்டும் ஒரு பீனாலில் கார்பாக்சைல் குழுவை வழங்குகிறது, இந்த எதிர்வினை நிலக்கரி அடிப்படையிலான எதிர்வினை என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே இப்போது இது நிலக்கரியுடன் நாம் கையாளும் சில பெயர் எதிர்வினைகள் ஆகும்.

அடிப்படையிலான எதிர்வினை அல்லது நிலக்கரி ஸ்மிட் எதிர்வினை என்ன வினையை உள்ளடக்கியது என்றால், நீங்கள் பீனாலை எடுத்து, பினாக்சைடு அயனி வடிவில் இருக்கும் இந்த பீனாலை நீங்கள் சூடாக்குகிறீர்கள், எனவே நீங்கள் பீனாலை கார நிலைமைகளின் கீழ் சரியாக எடுத்துக்கொள்கிறீர்கள், மேலும் அதை கார்பன் டை ஆக்சைடு வாயுவடன் சரியாகக் கையாளுங்கள்.

வெப்பநிலை மற்றும் அழுத்தத்தின் கீழ், நீங்கள் அதை சூடாக்கும் போது 100 வளிமண்டலத்தின் வரிசைப்படி

அமிலத்தன்மையுடன் செயல்படும் தயாரிப்பு 120 முதல் 140 டிகிரி சென்டிகிரேடில் இதை மேற்கொள்ளும் போது

, லிசிலிக் அமிலமான சாலிசிலிக் அமிலம் மூலம் இ ித்த தயாரிப்பைப் ப றுவீர்கள்.

140 டிகிரி சென்டிகிரேடுக்கும் அதிகமான வெப்பநிலையில் மேற்கொள்ளப்படுகிறது சரி, நீங்கள் பாரா ஐசோமரைப் பெறுவீர்கள், பாரா ஹைட்ராக்ஸி பென்சாயிக் அமிலத்தை உங்கள் முக்கிய தயாரிப்பாகப் பெறுவீர்கள், எனவே நீங்கள் சொல்லக்கூடியது என்னவென்றால், உங்கள் சோடியம் பீனாக்சைடை சூடாக்குவதன் மூலம் எதிர்வினை காரத்தின் கீழ் இருக்கும்.

பினோல் இந்த வடிவத்தில் இருக்கும், நீங்கள் அதை CO₂ 120 முதல் 140 டிகிரி அல்லது 140 டிகிரிக்கு அதிகமாகக் கொண்டு சிசிச்சையளிப்பது பாரா ஐசோமராகும், இந்த விஷயத்தில் நீங்கள் ஆர்த்தோ ஐசோமரைப் பெறுவீர்கள், மேலும் இது மீண்டும் செயல்படுத்தப்பட்ட ஆர்த்தோவாகும்.

தளம், ஏனெனில் இது பினாக்சைடு அயனியின் வடிவத்தில் உள்ளது, எனவே இது வினைத்திறன் சரி, எனவே இது நியூக்ளியோபிலிக் தளம் மற்றும் கார்பன் டை ஆக்சைடு பலவீனமான எல் ஆக செயல்படுகிறது எக்ட்ரோஃபைல் சரி இது ஒரு பலவீனமான எலக்ட்ரோஃபைல் மற்றும் எலக்ட்ரோஃபிலிக் மாற்று எதிர்வினையை நோக்கி நீங்கள் வலுவான அதிக வினைத்திறன் கொண்ட நியூக்ளியோபைலைக் கொண்டிருக்கிறீர்கள்.

எனவே

, கார நிலைகளின் கீழ் உள்ள பொறிமுறையைப் பார்த்தால், இந்த எதிர்வினை எலக்ட்ரோஃபிலிக் மாற்று எதிர்வினையாக இருக்கும்.

ஒரு ஆக்சைடு அயனியின் வடிவத்தில் உள்ளது மற்றும் உங்கள் கார்பன் டை ஆக்சைடு இந்த குறிப்பிட்ட வழக்கில் எலக்ட்ரோஃபைல் ஆகும், எனவே இது பினாக்சைடு அயனியுடன் எலக்ட்ரோஃபிலிக் மாற்று எதிர்வினையில் ஈடுபடும், மேலும் இது உங்களுக்கு கெட்டோ படிவத்தை வழங்க விரைவான டாட்டோமரைசேஷன் வழிவகுக்கும்.

உங்கள் எனோல் வடிவத்தில் மாறுகிறது, நான் இங்கே ஓ என்று எழுதுகிறேன், உங்களுக்கு கிடைப்பது இந்த மூலக்கூறு சரியானது, எனவே இது அதன் சோடியம் உப்பின் வடிவத்தில் உள்ளது, பின்னர் நீங்கள் ஒரு அமில வேலை செய்யும் போது உங்களுக்கு கிடைப்பது சாலிசிலிக் அமிலம், எனவே இது கார்பன் டை ஆக்சைடுடன் பீனால்களின் எதிர்வினை கோல்ஸ் எதிர்வினை என்று அழைக்கப்படுகிறது இந்த விஷயத்தில் சாலிசிலிக் அமிலம் மற்றொரு வகை எதிர்வினையைப் பார்ப்போம், எனவே பீனால்கள் செயல்படுத்தப்பட்ட இனங்கள் மற்றும் அவை ஆக்ஸிஜனேற்றத்திற்கு மிகவும் எளிதில் பாதிக்கப்படுகின்றன, எனவே ஏற்கனவே ஒற்றை ஜோடி எலக்ட்ரான்களைக் கொண்ட ஹைட்ராக்சில் குழு உயிரினங்களை ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலைமைகளுக்கு மிகவும் எளிதில் பாதிக்கிறது.

அதிக எலக்ட்ரான் அடர்த்தி மற்றும் இதன் காரணமாக அவை

காற்றில் கூட எளிதில் ஆக்ஸிஜனேற்றப்படும் வினைத்திறன் குரோமோஃபோர்

ஆக்சிஜனேற்றத்திற்கு ஆளாகக்கூடிய பீனால்கள் ஆக்சிஜன் மற்றும் லைட் பீனால்களின் முன்னிலையில் q nons க்கு ஆக்சிஜனேற்றம் அடைகிறது, மேலும் நீங்கள் பெறுவது பாரா

பென்சோகுனான் என்றும் பாரா பென்சோகுவினோன் என்றும் அழைக்கப்படும் இந்த வகையான மூலக்கூறு ஆகும்.

கிடைக்கக்கூடியது இது இந்த வகையான ஹைட்ரஜன் பிணைக்கப்பட்ட கலவையை உருவாக்குகிறது, இது உண்மையில் இளஞ்சிவப்பு நிறத்தை கொடுக்கிறது பினோல்களை நீண்ட நேரம் வைத்திருக்கும் போது இந்த கலவை பினோகுனான் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே இது இளஞ்சிவப்பு நிறத்தில் இருக்கும் மூலக்கூறு மற்றும் பினாலில் உருவாகும் இளஞ்சிவப்பு நிறமானது இந்த மூலக்கூறின் உருவாக்கம் காரணமாக பினோல்கள் வழக்கமான எதிர்வினைகள் போன்ற பிற உதிரிபாகங்களால் ஆக்ஸிஜனேற்றப்படும்.

ஜோன்ஸ்

ரியாஜென்ட் ஃபீனால்களுடன் குரோமியம் சார்ந்த ஜோன்ஸ் ரியாஜென்ட் முன்பு படித்தோம், அதை சில்வர் ஆக்சைடுடன் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்தால் பரவாயில்லை, அது தொடர்புடைய ஆர்த்தோசோமர் ஆர்த்தோ பென்சோகுவினோனுக்கு ஆக்சிஜனேற்றம் பெறுகிறது, பின்னர் மற்ற ஆக்ஸிஜனேற்றங்களும் வலுவானவை.

பீனால்களின் ஆக்சிஜனேற்றத்தை மேற்கொள்ளும் டைகுரோமேட்டுகளை பெர்மாங்கனேட் செய்து, பல்வேறு வகையான மாற்றீடுகளுடன் தொடர்புடைய க்னான்களை உங்களுக்கு வழங்குகிறது, எனவே ஆர்த்தோ பேரா அல்லது கலவையானது பீனால்களின் ஆக்சிஜனேற்றத்திற்குப் பயன்படுத்தப்படும் மற்றொரு ஆக்ஸிஜனேற்றியான பொட்டாசியம் பெர் சல்பேட் ஆகும் .

நீங்கள் $qno1$ என்று அழைக்கப்படும் இந்த மூலக்கூறு இந்த பீனாலை $qno1$ ஆக மாற்றுவது, எனவே நீங்கள் அதை சல்பேட்டுக்கு கார பொட்டாசியத்துடன் வினைபுரிய வேண்டும், மேலும் இந்த எதிர்வினை எல்பீஸ் பெர் சல்பேட் ஆக்சிஜனேற்றம் என்று அழைக்கப்படுகிறது.

ஆர்த்தோ ஃபார்மிலேட்டட் ஃபீனால்களைப் பெறுவதற்கு ரீமா டெமர் ஒரு முறையாகும், இது ஃபார்மிலேட்டட் ஃபீனால்களைப் பெறுவதற்கான மற்றொரு முறையாகும், இது கேட்டர்மேனின் ஆல்டிஹைட் தொகுப்பு என்று அழைக்கப்படுகிறது, இதில் நீங்கள் தொடங்கும் பீனாலை நீங்கள் பீனாலை எடுத்து சிகிச்சையளிப்பீர்கள்.

எச்.

சி.

எல் மற்றும் எச்.

சி.

என் ஆகியவற்றின் கலவை மற்றும் நிலைமைகள் இந்த விஷயத்தில் அன்ஹைட்ரஸ் ஆகும், அதனால்தான் ரீமா டெமரில் நான் உங்களிடம் சொன்னேன் நல்ல விஷயம் என்னவென்றால், உங்களுக்கு நீர்நிற நிலை தேவையில்லை, எனவே நீங்கள் அன்ஹைட்ரஸ் $alcl3$ ஐப் பயன்படுத்த வேண்டும் , அது உங்களுக்கு இடைநிலை அமீனைத் தருகிறது.

இது இறுதியில் நீர்நிலைப் பணியின் போது உங்களுக்கு தண்ணீருடன் சிகிச்சை அளிக்கும், இது

செலிசால்ஹைடு ஆர்த்தோ ஃபார்மிலேட்டட் பீனாலை வழங்குகிறது.

நீங்கள் hcl மற்றும் hcn இன் பங்கைப் பார்த்தால், அவை அடிப்படையில் ஃபார்மைல் குழுவின் வழங்குநர்கள், எனவே hcl மற்றும் hcn ஆகியவை ஒரு இடைநிலை அமீனைக் கொடுக்கின்றன, இது குளோரோஅமைன் மற்றும் பீனால் இப்போது கார நிலையில் இல்லை, எனவே பீனால் வடிவத்தில் உள்ளது.

பீனாலின் சரி இந்த பீனால் அமினுடன் எதிர்வினையின் போது குளோரோஅமைன் ஆர்த்தோ நிலை எப்படியும் ஒரு பீனாலில் செயல்படுத்தப்படுகிறது, எனவே இது லெவிஸ் அமில மாற்றீட்டின் முன்னிலையில் இந்த மாற்றீட்டிற்கு உட்படுகிறது, மேலும் இந்த இடைநிலையை ஆர்த்தோ நிலையில் இணைக்கப்பட்டுள்ளது , இது உடனடியாக நறுமணமடைகிறது.

நீராற்பகுப்பின் மூலம் உங்களுக்கு ஆர்த்தோ இமேயன் மாற்று பினாலை வழங்குவதற்கு, அது தொடர்புடைய ஃபார்மைல் தொடர்பான ஃபீனாலை உங்களுக்கு வழங்குகிறது, எனவே இது ஆர்த்தோ நிலையில் ஃபார்மிலேட்டட் பீனால்களை ஒருங்கிணைக்க மீண்டும் கேட்டர்மேனின் ஆல்டிஹைட் தொகுப்பு ஆகும்.

இது மிகவும் சுவாரசியமான எதிர்வினையாகும், ஏனென்றால் நீங்கள் அதை முடிப்பீர்கள் சாயம் போன்ற ஒரு அடர்த்தியான நிறப் பொருள் மற்றும் நாம் அழைக்கும் சாயம் அசோடியன் ஆகும், எனவே அரிலா என்பது அடிப்படையில் அவை டிசோனியம் உப்பை உருவாக்குகின்றன, எனவே அரிலமைன்களின் டிசோனியம் உப்பு சாண்ட்மேர்ஸ் எதிர்வினை மூலம் ஆரில்

டிசோனியம் குளோரைடைப் பெறுகிறது.

எதிர்வினை கார நிலையில் உள்ளது, எனவே உங்கள் பிளாக்கை வடிவத்தில் பிளாக்கை உள்ளது, எனவே டைசோனியம் உப்பை ஃபீனாக்சைடு அயனியுடன் சிகிச்சையளிக்கும்போது என்ன நடக்கிறது,

கார நிலைமைகளின் கீழ் இந்த வகையான இணைப்பு எதிர்வினை நிகழ்கிறது, டிசோனியத்திலிருந்து குளோரைடு அயனி இழக்கப்படுகிறது மற்றும் என்ன நீங்கள் பெறுவது n இரட்டைப் பிணைப்பு n ஆகும், எனவே நீங்கள் இந்த இடைநிலையையும் இந்த இடைநிலையையும் மீண்டும் பெறுவீர்கள், எனவே ஒருவர் எதிர்பார்ப்பது போல் இங்கு தொடர்புடைய ஃபீனாக்சைடை நறுமணமாக்க விரும்புகிறீர்கள், இது அமில வேலையின் போது நீல நிற கலவையை உங்களுக்கு வழங்கும்.

ஒரு வண்ண கலவை மற்றும் இது பெரா ஹைட்ராக்ஸி அசோ பென்சீன் எனவே நீங்கள் இந்த அசோ சாயங்களைப் பெறுவீர்கள், அவை வண்ண கலவைகள் மற்றும் அவை நான் அமீன் ஒரு முதன்மையான ரைலமைன் என்பதையும், அது டயஸெடிசேஷனுக்குப் பிறகு டைசோனியத்தை உருவாக்குகிறது என்பதையும், பின்னர் அது ஃபீனால்களுடன் இணைந்து பல்வேறு வகையான பீனால்கள் வெவ்வேறு வகையான சாயங்களை உருவாக்குகின்றன, மேலும் இந்த மூலக்கூறுகள் அடுத்த எதிர்வினையைப் பெறுகின்றன என்பதை அறிய இது ஒரு வழி.

பீனால்கள் தாலின் எதிர்வினை என்று அழைக்கப்படுகிறது, தாலின் எதிர்வினை அடிப்படையில் ஒரு ஒடுக்க வினையாகும், எனவே ஒடுக்கம் என்பது சிறிய மூலக்கூறுகளின் வெளியீட்டில் அடி மூலக்கூறுகள் வினைபுரியும் இனங்கள், எனவே தாலின் எதிர்வினை என்று பெயர் கூறுவது போல் அடி மூலக்கூறுகள் என்ன, இது பீனால்களின் எதிர்வினை.

ஒரு அடி மூலக்கூறு ஒரு பீனால் ஆகும், அதை நாம் இரண்டு மோல்களை எடுத்துக்கொள்கிறோம், அதை பித்தாலிக் அமிலத்தின் பித்தாலிக் அன்ஹைட்ரைடு அன்ஹைட்ரைடுடன் சிகிச்சையளிக்கிறோம், பித்தாலிக் அன்ஹைட்ரைடு ஒரு மோலை எடுத்துக்கொள்கிறது, இவை இரண்டும் லெவிஸ் அமிலம் அல்லது செறியூட்டப்பட்ட சல்பூரிக் அமிலத்தின் முன்னிலையில் சிகிச்சையளிக்கப்படுகின்றன.

அவர்கள் இந்த வழக்கில் நீர் என்ற மூலக்கூறின் இழப்பிற்கு உட்பட்டுள்ளனர் மற்றும் நீங்கள் பெறும் தயாரிப்பு ca 11ed phenophthalene ஒரு நிறமற்ற கலவை ஆனால் இது ஒரு முக்கியமான அமில அடிப்படை காட்டி இது

அமில நிலைகளில் நிறமற்றது மற்றும் கார நிலையில் இளஞ்சிவப்பு நிறமாக மாறும், எனவே நாம் டைட்ரேஷனை மேற்கொள்ளும்போதெல்லாம் அமில அடிப்படை டைட்ரேஷனைப் பயன்படுத்தலாம்.

ஒரு குறிகாட்டி, எதிர்வினையானது பீனால்களின் இரண்டு மூலக்கூறுகளை உள்ளடக்கியது, எனவே எங்களிடம் இரண்டு பீனால்கள் உள்ளன, அவை பித்தாலிக் அன்ஹைட்ரைட்டின் ஒரு மூலக்கூறுடன் வினைபுரிகின்றன,

எனவே உங்கள் பித்தாலிக் அன்ஹைட்ரைடு

துத்தநாக குளோரைடு அல்லது அலுமினியம் குளோரைடு அன்ஹைட்ரஸ் முன்னிலையில் உள்ளது, எனவே எதிர்வினையானது இழப்புடன் கூடிய ஒடுக்கம் ஆகும்.

நீர் மூலக்கூறுகளில் ஒன்று ஹைட்ராக்சைலுக்குப் பதிலாக ஹைட்ராக்சைலுக்குப் பதிலாக மற்றொரு பாரா ஹைட்ராக்சைலுக்கும் ஆக்ஸிஜனுக்கும் பாரா, எனவே இது ஒடுக்கத்தின் போது இழக்கப்படுகிறது, மேலும் நீங்கள் பெறும் தயாரிப்பு பினோப்தலீன் என்று அழைக்கப்படும் இந்த மூலக்கூறு ஆகும், எனவே கார நிலைகளில் இது மாற்றப்படுகிறது.

ஒரு ஆக்சைடு அயனியின் வடிவம், பின்னர் இது திறக்கிறது மற்றும் அது உங்களுக்கு இளஞ்சிவப்பு நிறத்தை அளிக்கிறது இது பினோல்தலீனை ஒருங்கிணைக்கும் ஒரு எதிர்வினை பீனால்களில் இருந்து தொடங்கி பினாலுக்கான மற்றொரு எதிர்வினை லிபர்மேனின் நைட்ரோசோ வினையாகும்.

வெவ்வேறு வண்ணங்கள் தொடரும் போது, எதிர்வினையின் போது என்ன நடக்கிறது என்றால், மூலக்கூறு பினாலாக இருந்தால், கையில் உள்ள கலவை பினாலாக இ

ுந்தால், நீங்கள் பினோலை சோடியம் நைட்ரைட் மற்றும் செறியூட்டப்பட்ட கந்தக அமிலத்துடன் சிகிச்சையளிக்கும்போது நானோ2 சல்பூரிக் அமிலத்துடன் அதைக் கயாளுகிறீர்கள்.

ஒரு நிலையற்ற படிப்பு சிவப்பு நிறத்தின் வளர்ச்சியை நீங்கள் காண்கிறீர்கள்,

இது விரைவில் நீல பச்சை நிறமாக மாறும், மேலும் இந்த கரைசலை தண்ணீரில்

நீர்த்துப்போகச் செய்தால், நீல பச்சை நிறமானது நிரந்தர சிவப்பு நிறமாகவும் இப்போது இந்த சிவப்பு நிறமாகவும் மாறும்.

வண்ணத் தீர்வு நீங்கள் அடிப்படை naoh ஐச் சேர்த்தால், அது அசல் நீல பச்சை நிறத்தை

மீட்டெடுக்கிறது, எனவே இவை வெவ்வேறு வண்ணங்கள் வினையானது இந்த நிலையற்ற நிறத்தில் தொடங்கி நீல பச்சை நிறத்தில் இருந்து சிவப்பு நிறமாகவும், நீங்கள் அதை நீர்த்துப்போகச் செய்யும் போது மீண்டும் நீல பச்சை நிறமாகவும் மாறுகிறது இந்த எதிர்வினை மற்றும் அதன் மூலம் என்ன நடக்கிறது என்பதை நீங்கள் பார்த்தால், நைட்ரஸ் அமிலமான $\text{NaNO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$ உடன் பிளாஸை சிகிச்சையளிப்பீர்கள், மேலும் இது நைட்ரோ ஸ்டேஷனுக்கு இட்டுச் செல்கிறது, இதற்கு முன்பு பிளாலின் எலக்ட்ரோஃபிலிக் மாற்றீடு உங்களுக்கு கிடைக்கும்.

நைட்ரோசோ பீனால் பாரா நைட்ரோசோபெனால் அதன் ஐசோமரின் வடிவத்தில் எழுதப்படலாம், இது ஒரு ஆக்சைம் ஒரு மோனாக்சிம் இது பாரா பென்சோகுவினோனின் மோனாக்சிம் ஆகும்,

அதனால் என்ன நடக்கிறது என்றால், பீனால் இந்த மோனாக்சைட்டின் வடிவத்தில் இருக்கும் நைட்ரோசோவாக மாற்றப்பட்டவுடன் அது பார்க்கிறது.

பீனாலின் மற்றொரு மூலக்கூறானது இந்த இடைநிலையை உருவாக்குகிறது, இது பழுப்பு சிவப்பு ஆரம்ப பழுப்பு சிவப்பு நிறமாகும், இது இந்த இடைநிலையை உருவாக்குகிறது, ஏனெனில் எதிர்வினை செறியூட்டப்பட்ட H_2SO_4 இருப்பதால், சல்பூரிக் அமிலத்தின் முன்னிலையில் இந்த பழுப்பு சிவப்பு இடைநிலை அடுத்ததாக மாறுகிறது, அது நீல பச்சை நிறமாக இருக்கும்,

அதனால் என்ன நடக்கிறது என்றால் அது கந்தக அமிலத்தின் முன்னிலையில் புரோட்டானேட் செய்யப்பட்டு இந்த வகையான ஒரு மூலக்கூறை உருவாக்குகிறது.

இது நீல பச்சை நிறத்தை கொடுக்கிறது, எனவே ஆரம்ப நீல பச்சை நிறமும் பழுப்பு சிவப்பு நிறமும் உருவாகின்றன, இப்போது அடுத்தது, நீங்கள் கரைசலை நீர்த்துப்போகச் செய்யும் போது, நீங்கள் அதை நீர்த்துப்போகச் செய்யும் போது, உங்கு கிடைக்கும் அதே மூலக்கூறு ஆகும்.

நீங்கள் முன்பு சிவப்பு பழுப்பு நிறத்தைக் காட்டுகிறீர்கள், இது சிவப்பு நிறமாகும், எனவே இந்த மூலக்கூறான எண்டோபீனால் கிடைக்கும், இது மீண்டும் அக்வஸ் நவோவுடன் சிகிச்சையின் போது நீல நிறத்தில் இருக்கும் இந்த மூலக்கூறையும் பிளாக்கைடு அயனியில் இருக்கும் எண்டோபீனாலையும் உங்களுக்கு வழங்குகிறது.

படிவத்தின் மூலம் சிவப்பு நிறத்தில் இருந்து நீல நிறத்திற்கு இந்த மாற்றத்தைப் பெறுவீர்கள், மேலும் இது மூலக்கூறு ஒரு பீனால் என்பதைக் குறிக்கிறது, எனவே இது உண்மையில் பீனால்களை அடையாளம் காணும் வண்ண சோதனையாகும்.

FeCl_3 ஆய்வகத்தில் பயன்படுத்தப்படுகிறது பீனால்களின் மற்றொரு எதிர்வினை பிளோல்களின் தொகுப்பு பிசின்களின் தொகுப்பு எனவே நாம் பொதுவாக பேக்கலைட் என்ற பெயரில் அறியப்படும் பிரபலமான பீனால் ஃபார்மால்டிஹைட் ரெசின்களின் தொகுப்பு உள்ளது, எனவே ஃபீனால் ஃபார்மால்டிஹைட் பிசின் தொகுப்பு மீண்டும் ஒரு பெயர்.

பேக்கலைட் மற்றும் மூலப்பொருட்களின் தொகுப்புக்கான தலைவர் அச்சுறுத்தும் எதிர்வினை மீண்டும் நீங்கள் ஃபார்மால்டிஹைடுடன் சிகிச்சையளிப்பீர்கள், பிசினின் இரண்டு கூறுகள் இவைதான், எனவே உங்களிடம் ஃபீனால் ஃபார்மால்டிஹைடு அதிகமாக உள்ளது, இரண்டையும் விட அதிகமாக எடுத்துக் கொள்ளுங்கள்.

மற்றும் கார அல்லது அமில நிலைகளில் பரவாயில்லை, அவை உங்களுக்கு பெரிய வெளிச்சத்தைத் தருகின்றன, எனவே முதலில் பேக்கலைட் உருவாவதற்கு முன்பு அவை மெத்திலோல் வழித்தோன்றலாக சில சேர்மங்களை உருவாக்குகின்றன, எனவே இதன் ஒரு மோல் ஃபார்மால்டிஹைட்டின் ஒரு மோலுடன் வினைபுரியும் போது மோனோமெதிலோல் பீனாலை உருவாக்குகிறது.

ஃபார்மால்டிஹைட்டின் மற்றொரு மோலுடன் எதிர்வினைக்கு உட்படுகிறது, நீங்கள் மெதிலோல் பீனால் மற்றும் இந்த மூலக்கூறின் கலவையைப் பெறுவீர்கள் அவை மேலும் அதிக வெப்பநிலை மற்றும் அழுத்தத்திற்கு உட்படுத்தப்படும் போது அவை பேக்கலைட் உருவாவதற்கு காரணமாகின்றன, எனவே நாம் தேர்ந்தெடுக்கும் நிலைமைகளைப் பொறுத்து கார அல்லது அமில நிலைகளின் முன்னிலையில் ஃபார்மால்டிஹைடுடன் ஃபார்மால்டிஹைடுடன் சிகிச்சையைத் தொடங்குவதன் மூலம் இந்தத் தொகுப்பானது பேக்கலைட்டை உருவாக்குகிறது.

நீங்கள் கார அல்லது அமில நிலைகளைத் தேர்வுசெய்தால், வெவ்வேறு வகையான பிசின்களைப் பெறுகிறோம், ஆனால் நீங்கள் வெவ்வேறு பிசின்களைப் பெறுவீர்கள், ஆனால்

இரண்டு நிலைகளிலும் எதிர்வினை சாத்தியமாகும், எனவே நீங்கள் மெத்திலோல் மோனோமெதைலாய்டு வழித்தோன்றலைப் பெறலாம்.

எனவே நீங்கள் ஆர்த்தோ மற்றும் பாரா மோனோமெதில் எண்ணெய் வழித்தோன்றல்களின் கலவையுடன் முடிவடையும் மற்றும் அவை ஃபார்மால்டிஹைட்டின் மற்றொரு மூலக்கூறுடன் வினைபுரியும் போது அது உங்களுக்கு டைமிதிலோல் வழித்தோன்றல்களை வழங்குகிறது, எனவே இப்போது அது ஆர்த்தோவாக இருக்கலாம், எனவே நீங்கள் 2 6 டைமெதிலோலைப் பெறுவீர்கள் அல்லது அது பெறலாம்.

ஆர்த்தோ பாராவாக இருங்கள், நீங்கள் 2 4 டைமெதிலோலைப் பெறுவீர்கள், எனவே நீங்கள் 2 6 அல்லது 2 4 டைமெதிலோல் வழித்தோன்றல்களைப் பெறுவீர்கள், இப்போது இவை எச்.

வினையின் போது உருவாகும் மோனோமர்கள் மற்றும் அவை உருவாக்கப்படும் ஸ்டோச்சியோமெட்ரி ஆகியவற்றைப் பொறுத்து பல்வேறு வகையான குறுக்கு இணைப்புகளை உள்ளடக்கிய பாலிமர் அல்லது பிசின் பேக்கலைட்டை சாப்பிட்டால், நீங்கள் ஒரு சிக்கலான நெட்வொர்க்கைப் பெறுவீர்கள்.

மோனோமர்களின் விகிதத்தைப் பொறுத்து இது ஆரம்ப கட்டமாக உருவாகும் மோனோ மற்றும் சாயம் மற்றும் இந்த மோனோமர்களின் தலைமுறைக்கு அமிலம் அல்லது அடித்தளத்தைப் பயன்படுத்தும் நிலைமைகள் மற்றும் நீங்கள் பெறுவது இதுபோன்றதாக இருக்கும் என்று கூறுகிறது.

ஒரு குறுக்கு இணைக்கப்பட்ட பாலிமர் சரி, எனவே நீங்கள் இந்த வகையான விரிவான குறுக்கு இணைப்புகளைப் பெறுவீர்கள், இது மோனோமரின் தன்மையைப் பொறுத்தது, எனவே நீங்கள் ஒரு குறுக்கு இணைக்கப்பட்ட பிசின் பெறுவீர்கள், எனவே இது ஃபீனால் ஃபார்மால்டிஹைட் ரெசின்களை தயாரிப்பதில் பீனால்களைப் பயன்படுத்துவது பற்றியது.

உண்மையில் இது ஒரு எதிர்வினை அல்ல, ஆனால் மறுசீரமைப்பு எதிர்வினை ஃப்ரையின் மறுசீரமைப்பு என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே ஃப்ரையின் மறுசீரமைப்பு ஒரு முக்கியமான ரியா ஆகும் பினோல்களின் செயல்பாடு, இதில் எஸ்எல் குழு ஆர்த்தோ மற்றும் பாரா நிலைக்கு இடம்பெயர்கிறது, எனவே நாங்கள் எதைப் பற்றி பேசுகிறோம், எனவே பீனாலின் முடுக்கம் பற்றி நாங்கள் பேசியதை நீங்கள் நினைவுபடுத்தினால், நீங்கள் பீனாலில் தொடங்கினால் சரி, இந்த பீனால் அடிப்படையில் ஒரு பைடென்ட் நியூக்ளியோபைலாக செயல்படுகிறது.

ஒரு பைடென்டேட் நியூக்ளியோபைலை நீங்கள் ஒரு ஃப்ரைடல் கைவினை முடுக்கத்திற்கு உட்படுத்தினால், இரண்டு சாத்தியக்கூறுகள் உள்ளன, அது ac அசைலேஷனுக்கு உட்படலாம் அல்லது முடுக்கத்திற்கு உட்படலாம், எனவே நீங்கள் முடுக்கத்தை மேற்கொண்டால் நீங்கள் தேர்ந்தெடுக்கும் நிலைமைகளைப் பொறுத்து அசைடல் குளோரைடு முன்னிலையில் சொல்லலாம்.

a1c13 இல் நீங்கள் சி அசைலேஷனைப் பெறுவீர்கள், இது வெப்ப இயக்கவியல் கட்டுப்படுத்தப்பட்ட தயாரிப்பாகும், மேலும் நீங்கள் அமில குளோரைடுடன் எதிர்வினையைச் செய்தால்,

இயக்கவியல் ரீதியாகக் கட்டுப்படுத்தப்படும் ஒரு அலைவுப் பொருளைப் பெறுவீர்கள்.

மற்றும் பீனாலை இந்த எஸ்டராக மாற்றியது பினாலிக் எஸ்டர் சரி இது ஃபீனைல் அசிட்டா te இதை a1c13 முன்னிலையில் a1c13 முன்னிலையில் சரி, வினையூக்கியாக இந்த எஸ்டர் மறுசீரமைப்பிற்கு உட்படுத்தலாம், இது ஹைட்ராக்ஸி நறுமண கீட்டோனை உங்களுக்கு வழங்க முடியும் a1c13 வினையூக்கியாக 25 டிகிரி சென்டிகிரேடில் வினையை மேற்கொள்ளும் போது பாரா நிலையில் இந்த s1 குழுவின் இடம்பெயர்வை உள்ளடக்குகிறது, எனவே நீங்கள் இந்த ஹைட்ராக்ஸி நறுமண கீட்டோனைப் பெறுவீர்கள், மேலும் இந்த பாரா ஹைட்ராக்ஸி அசிட்டோபெனோன் அல்லது ஹைட்ராக்ஸிகெட்டோனை நீங்கள் பாரா நிலையில் எடுத்துக் கொண்டால், நீங்கள் 160 டிகிரி சென்டிகிரேட் உயர் வெப்பநிலையில் a1c13 வினையூக்கி சிகிச்சைக்கு

உட்படுத்தினால், தயாரிப்பு மிகவும் நிலையான ஆர்த்தோ ஐசோமருக்கு மாறுகிறது, இது ஒரு வெப்ப இயக்கவியல் தயாரிப்பான மிகவும் நிலையான ஆர்த்தோ ஐசோமரைப் பெறுகிறது.

ஆர்த்தோ அல்லது பாரா ஐசோமரின் அடிப்படையில் தேர்ந்தெடுப்புத் திறனைக் கொடுங்கள், எனவே பாரா ஐசோமர் ஒரு இயக்கத் தயாரிப்பு ஆகும் w வெப்பநிலை உருவாகி, அதையே சூடாக்கினால், அது மிகவும் நிலையான வெப்ப இயக்கவியல் நிலையான ஆர்த்தோ ஐசோமராக மாறும், மேலும் நாம் ஃபீனைல் அசிட்டேட்டிலிருந்து தொடங்கி நேரடியாக 160 டிகிரி

சென்டிகிரேடில் a1c13 சிகிச்சைக்கு உட்படுத்தினால், அது அந்த நிலைமைகளில் மிகவும் நிலையான ஆர்த்தோ ஐசோமரை வழங்குகிறது.

இரண்டிற்கும் இடையில் எந்த வெப்பநிலையிலும் நீங்கள் எதிர்வினையை மேற்கொண்டால், நீங்கள் ஆர்த்தோ மற்றும் பாரா தயாரிப்புகளின் கலவையுடன் முடிவடையும், நீங்கள் பெற்றால் ஆர்த்தோ மற்றும் பாரா கலவையை நீங்கள் பெறுவீர்கள், பின்னர் அவை நீராவி வடித்தல் உதவியுடன் பிரிக்கப்பட வேண்டும், எனவே நீராவி வடித்தல் ஏனெனில் ஆர்த்தோ ஐசோமர் ஆவியாகும் தன்மையுடையதாக இருக்கும், எனவே ஆர்த்தோ ஐசோமரின் கட்டமைப்பை நீங்கள் பார்த்தால், அது ஒரு உள் மூலக்கூறு ஹைட்ரஜன் பிணைப்பாக இருக்கும், இது ஆர்த்தோ ஐசோமரை உறுதிப்படுத்துகிறது.

ஒரு ஆவியாகும் திரவம் மற்றும் அதை நீராவி வடித்தல் உதவியுடன் தொடர்புடைய பாரா ஐசோமரில் இருந்து பிரிக்கலாம்.

நீராவியுடன் கூடிய அதன் நிலையற்ற தன்மை, உங்களிடம்

இந்த மூலக்கூறு இருந்தால், இரண்டு ஐசோமர்களையும் பிரிக்க உதவுகிறது, எனவே உங்களிடம் இந்த மூலக்கூறு இருந்தால், அதை மீண்டும் 25 டிகிரி சென்டிகிரேட் குறைந்த வெப்பநிலை இயக்கக் கட்டுப்பாட்டில் a1c13 உடன் சிகிச்சை செய்தால், நீங்கள் பாரா ஐசோமரை பிரத்தியேகமாகப் பெறுவீர்கள் என்று எதிர்பார்க்கிறீர்கள்.

இதை 165 டிகிரி சென்டிகிரேடில் செய்தால், உங்களுக்கு ஆர்த்தோ ஐசோமர் பிரத்தியேகமாக தெர்மோடைனமிக் தயாரிப்பு கிடைக்கும், நீங்கள் இதை மீண்டும் a1c1 மூன்றுடன் அதிக வெப்பநிலையில் சிகிச்சை செய்தால், பாரா ஐசோமர் ஆர்த்தோவாக மாறுகிறது, மேலும் 25 மற்றும் 165 க்கு இடையில் ஆர்த்தோ மற்றும் பாரா தயாரிப்புகளின் கலவையைப் பெறுவோம்.

இந்த மறுசீரமைப்பில், ஆக்ஸிஜனில் இருந்து கார்பனுக்கு இந்த எஸ்எல் குழுவின் இடம்பெயர்வு உள்ளது, இது ஆர்த்தோ அல்லது பாராவாக இருக்கலாம்,

அதனால் என்ன நடக்கிறது மற்றும் இந்த விஷயத்தில் a1c1 மூன்றின் பங்கு என்ன, எனவே உங்கள் எஸ்டரில் தொடங்கும் போது a1c13 இன் பங்கு என்னவென்றால், அது தொடக்கப் பொருளுடன் ஒரு சிக்கலை உருவாக்குகிறது மற்றும் அதை செயல்படுத்துகிறது, எனவே அதன் பங்கு தொடக்க எஸ்டரை செயல்படுத்துவதாகும்.

சரி, அது எஸ்டருடன் ஒரு வளாகத்தை உருவாக்கி அதை செயல்படுத்துகிறது சரி, நான் இதை இப்படிக் காட்டினால், இது நேர்மறைக் கட்டணம் சரி, பின்னர் அது இந்த செயல்படுத்தப்பட்ட வளாகத்தை உருவாக்குகிறது, இது விலகலுக்கு உட்பட்டு, அது பிரிக்கும் போது அது உங்களுக்கு இந்த இடைநிலை உரிமையை வழங்குகிறது.

இந்த இடைநிலையை உங்களுக்கு வழங்க இது பிரிகிறது,

இது மீண்டும் மற்ற ஒத்ததிர்வு வடிவத்தில் எழுதப்படலாம், எனவே நீங்கள் இந்த இனத்தைப் பெறலாம், இப்போது என்ன நடக்கிறது, அங்கு விடப்படுவது இந்த ஆக்ஸிஜன் a1c13 வலது மற்றும் அது என்ன பீனால் செய்கிறது ஆக்ஸிவேட் செய்யப்பட்ட பீனால் இப்போது சரி, அதனால் அது உங்கள் கார்பனை இந்த பாசிட்டிவ் சார்ஜ் மூலம் தாக்குகிறது சரி, அதனால் அது இங்கே தாக்கும், எனவே இது இந்த கார்பனைத் தாக்கப் போகிறது என்பதைக் காட்டினால்,

நீங்கள் பெறுவது இந்த இடைநிலையை

நறுமணமாக்குகிறது .

இன்னும் செயல்படுத்தப்பட்ட a1c13 இணைப்பு நீராற்பகுப்பில் இந்த ஆர்த்தோ அசைலேட்டட் பீனலை உங்களுக்கு வழங்குகிறது, எனவே இது எஃப் க்கான முன்மொழியப்பட்ட வழிமுறையாகும் தொடக்கப் பொருள் மற்றும் தயாரிப்பின் ஆக்ஸிவேட்டராக a1c13 இன் உதவியுடன் ry இன் மறுசீரமைப்பு, எனவே இத்துடன் பினால்கள் பற்றிய விவாதத்தின் முடிவுக்கு வருவோம் அதுவரை ஈதர்களாக இருக்கும் தொகுதி நீங்கள் விடைபெறுங்கள்