

ஐஐடி பால் திட்டத்திற்கு வரவேற்கிறோம், இன்று ஆல்பிஹைட்ஸ் கீட்டோன்கள் மற்றும் கார்பாக்சிலிக் அமிலம் என்ற அத்தியாயத்தைத் தொடர்வோம், முதலில் கார்போனைல் குழுவின் கட்டமைப்பைப் பற்றி பேசுவோம்,

எனவே கார்பன் இரண்டு மணி இரண்டு ப இரண்டு கலப்பினமானது மற்றும் கார்போனைல் குழுவில் கார்பன் எஸ்பி 2 கலப்பினமானது என்பதைக் காணலாம்.

எனவே sp<sup>2</sup> கலப்பினத்தில் தரை நிலையில் இரண்டு s எலக்ட்ரான் மற்றும் இரண்டு p எலக்ட்ரான்கள் இருப்பதை நீங்கள் பார்க்க முடியும், மேலும் உற்சாகமான நிலைகளில் ஒரு எலக்ட்ரான் s ஆர்பிட்டலில் இருந்து p சுற்றுப்பாதைக்கு தாவுகிறது, அதன் பிறகு கலப்பு ஏற்படுகிறது, எனவே ஒவ்வொரு sp இரண்டு சுற்றுப்பாதையும் ஒரு எலக்ட்ரான் மற்றும் அனாவைப் பெறுகிறது. கலப்பின p சுற்றுப்பாதை ஒரு எலக்ட்ரானைப் பெறுகிறது,

எனவே இந்த sp இரண்டு சுற்றுப்பாதைகள் சிக்மா பிணைப்புகளிலிருந்து பெறுகின்றன, அதே சமயம் கலப்பினப்படுத்தப்படாத p சுற்றுப்பாதைகள் pi பிணைப்புகளை உருவாக்குகின்றன, மேலும் இந்த pi பிணைப்புகள் ஆக்ஸிஜன் அணுவின் p சுற்றுப்பாதையுடன் ஆக்ஸிஜன் அணுவின் நிகழ்கின்றன, அங்கு ஒரு எலக்ட்ரான் வசிக்கிறது மற்றும் இறுதியில் ஆக்ஸிஜன் அணுவும் உள்ளது. இந்த மூன்று சிக்மா பிணைப்புகளும் ஒரே விமானத்தில் நிலைத்திருக்கும், அதனால்தான் இந்த அணுக்கள் கார்பன் அணுவின் இணைகின்றன, மேலும் இந்த வடிவியல் டைஜெரான் என்று அழைக்கப்படுகிறது. e அல்லது copalander மற்றும் pi எலக்ட்ரான் மேகம் விமானத்திற்கு மேலேயும் கீழேயும் உள்ளது,

எனவே இப்போது நாம் கார்போனைல் குழுவின் துருவமுனைப்பு பற்றி விவாதிப்போம், எனவே கார்போனைல் குழுவில் ஆக்ஸிஜன் எலக்ட்ரோநெக்டிவ் என்பதால் கார்பன் ஆக்ஸிஜன் அணு மற்றும் டெல்டாவில் டெல்டா மைனஸ் மற்றும் டெல்டாவில் உள்ளது. கார்பன் அணு, எலக்ட்ரான்கள் அதிகமாக இருப்பதால் இது என்ன நிகழ்கிறது, இந்த ஆக்ஸிஜன் அணு நியூக்ளியோபிலிக் மையம் மற்றும் இது ஒரு லூயிஸ் தளமாகவும், இந்த கார்பன் அணு எலக்ட்ரோஃபிலிக் மையமாகவும் செயல்படுகிறது, மேலும் லூயிஸ் அமில மையமாக செயல்பட முடியும், மேலும் இருமுனையும் உள்ளது கார்போனைல் குழுவின் உயர் துருவமுனைப்பை விளக்கும் கார்போனைல் உயர் துருவமுனைப்பு என்பதை விளக்கும் மீளருவாக்கம் அமைப்பு இப்போது ஆல்பிஹைடுகள் மற்றும் கீட்டோன்களின் தொகுப்புக்கான பொதுவான செயல்முறையைப் பற்றி பேசுவோம்,

எனவே முதலில் ஆல்கஹால்களின் ஆக்சிஜனேற்ற ஆக்சிஜனேற்றம் மற்றும் இந்த ஆக்சிஜனேற்றம் அலகுகளில் விரிவாக விவாதிக்கப்பட்டது. 11.

எனவே இங்கு ஆக்சிஜனேற்றத்தில் முதன்மை ஆல்கஹால்கள் ஆல்பிஹைடுகள் மற்றும் இரண்டாம் நிலை ஆல்கஹால்களைக் கொடுக்கின்றன, மேலும் ஆக்ஸி ஆக்சிடாக்சி செயல்படும் பல்வேறு உதிரிபாகங்கள் உள்ளன. இந்த வகையான ஆக்சிஜனேற்றத்திற்கான முகவர்கள் பிசிசி பைரிடினியம் குளோரோகுயின் மற்றும் மினரல் அமிலம் அல்லது நடுத்தர அமிலத்தில் உள்ள குரோமியம் ட்ரையாக்சைடு, இது ஆல்கஹால் ஆல்பிஹைடுகளாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்வதற்கான தேர்ந்தெடுக்கப்பட்ட

மறுஉருவாக்கமாகும், இதனால் ஆல்பிஹைட்டின் மேலும் ஆக்சிஜனேற்றம் நடக்காது, இரண்டாவது செயல்முறை ஆல்கஹால்களின் டைஹைட்ரஜனேற்றம் ஆகும். தொழில்துறை முறை மற்றும் ஆவியாகும் ஆல்கஹால்களுக்கு ஏற்றது மற்றும் இந்த செயல்பாட்டில் ஆல்கஹால்கள் வெள்ளி அல்லது தாமிர வினையூக்கி வழியாக அனுப்பப்படுகின்றன, எனவே மற்றொரு முக்கியமான முறை ஹைட்ரோகார்பன்கள் உம் மற்றும் முதல் முறை ஓசோனோலிசிஸ் ஆகும், இது அலகு 13 இல் விவாதிக்கப்பட்டது,

எனவே மூல பகுப்பாய்வு என்ன ஓசோனுடன் சிகிச்சைக்குப் பிறகு ஒரு ஆல்கீன் ஆல்கீன் ஏற்படுகிறது மற்றும் குறைக்கும் வேலை இரண்டு கார்போனைல் சேர்மங்களை அளிக்கிறது இது அசிட்டிலீன் அசிட்டிலீன் அசிட்டிலீனை மட்டுமே தருகிறது ஆனால் வேறு எந்த அல்கைன் முனையமான அல்கைன் அல்லது உள் அல்கை yne அது கீட்டோனைக் கொடுக்கும் எதுவாக இருந்தாலும் இதுவும் யூனிட் 13 வகுப்பு 12 பற்றி விவாதிக்கப்பட்டது என்று நினைக்கிறேன்.

எனவே நாம் சில சிறப்பு தயாரிப்புகளை ஏலியன்களின் சிறப்பு தயாரிப்பு பற்றி விவாதிப்போம், முதலில் அசைல் குளோரைடில் இருந்து விவாதிப்போம் இது ரோசன் மாண்ட் ரியாக்டன் மற்றும் பெயர் எதிர்வினை ஆகும். இது பத்தொன்பது பதினெட்டில் கண்டுபிடிக்கப்பட்டது,

எனவே இங்கே இந்த அமிலக் கொலாய்டு பயன்படுத்தப்படுகிறது, இது தேர்ந்தெடுக்கப்பட்ட ஆல்பிஹைடு குறைக்கப்படுகிறது, இங்கு பேரியம் சல்பேட் மிகவும் முக்கியமானது, ஏனெனில் இது குறைந்த பரப்பளவைக் கொண்டிருப்பதால் இது பல்வேடியத்தின் செயல்பாட்டைக் குறைக்கிறது. த்யோடியா குயினோலின் போன்ற சில விஷங்கள் பயன்படுத்தப்படுகின்றன, ஆல்பிஹைட் மற்றும் கீட்டோன்களின் தொகுப்புக்கு நைட்ரைல்கள் மிகவும் முக்கியமான தொடக்கப் பொருளாகும்,

எனவே ஆல்பிஹைட்களின் தொகுப்பைப் பற்றி முதலில் விவாதிப்போம், எனவே இங்கு லேசான குறைப்பு ஒரு ஏசிஎஸ்க்கு இன்றியமையாததால் இமினியம் அயனி உருவாகிறது. நீராற்பகுப்பு கிப் ஆல்பிஹைடில் ஹைட்ரோலைஸ் செய்யப்படுகிறது, இது பெயர் எதிர்வினை, இது நைட்ரைல்களிலிருந்து மற்றொரு செயல்முறை விறைப்பு எதிர்வினை என்று அழைக்கப்படுகிறது. டைவர் h இன் முழுப் பெயர் di isobutyl அலுமினியம் ஹைட்ரைடு மற்றும் அதன் அமைப்பு அலுமினியத்துடன் இரண்டு ஐசோபியூட்டில் குழு இணைக்கப்பட்டுள்ளது மற்றும் ஒரே ஒரு ஹைட்ரஜன் மட்டுமே உள்ளது, அதனால் இது லித்தியம் அலுமினியம் ஹைட்ரைடை விட லேசானது ஆனால் அது சோடியம் போரோடைட்டை விட வலிமையானது ஆனால், நைட்ரைல்களுக்குச் சமமான ஒன்றை நீங்கள் வெளிப்படுத்தினால் என்ன நடக்கும், அதனால் இந்த தீமை ஆல்டெமின் உருவாகிறது, இது

ஆல்பிஹைடுகளுக்கு ஹைட்ரோலிசிஸில் கொடுக்கிறது, இது ஒரு முக்கியமான தொகுப்பு ஆகும், ஏனெனில் உங்களிடம் ஆல்பா பீட்டா அன்சாச்சுரேட்டட் நைட்ரைடுகள் இருந்தால், இதுவும் ஆல்பிஹைடுகளைத் தேர்ந்தெடுத்துத் தருகிறது. இரட்டைப் பிணைப்பு எஸ்டர்களை டிவரஜைப் பயன்படுத்தி குறைப்பதற்குப் பயன்படுத்தலாம், அதுவும் ஆல்பிஹைடுகளைக் கொடுக்கிறது, ஆனால் சிறப்பு நிபந்தனையின் கீழ் நீங்கள் பயன்படுத்த வேண்டிய ஒரு சமமான டைவால் எச் மற்றும் டோலுயீன் மிகப்பெரிய கரைப்பான் ஆகும், ஏனெனில் நீங்கள் பயன்படுத்தினால் அறை வெப்பநிலையில் சிறிது மதுபானம் கிடைக்கும் ,

எனவே அதற்கு சமமான ஒன்றைச் சேர்த்தால் என்ன நடக்கும், இந்த இடைநிலை வடிவில் ஒரே ஒரு ஹைட்ரைடு விநியோகம் நடைபெறுகிறது மற்றும் இது குறைந்த வெப்பநிலையில் நிலையானது மற்றும் நீராற்பகுப்பின் போது இந்த கலவை ஹைட்ரோலிசிஸில் மட்டுமே அதை உருவாக்கும் ஆல்டைட்டுகளை மட்டுமே செய்கிறது, ஏனெனில் நீங்கள் ஹைட்ரைடு அதிகமாக இருந்தால், இது அல்லது வெளியே வரும், பின்னர் நீங்கள் ஆல்கஹால் பெறுவீர்கள்,

எனவே நறுமண ஆல்பிஹைடுகளின் சிறப்பு தயாரிப்பைப் பற்றி இப்போது விவாதிப்போம். மெத்தில் பென்சீனை நறுமண ஹைட்ரைடுகளாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யலாம், இதை இரண்டு வழிகளில் செய்யலாம் முதலில் ஒன்று குரோமியம் டை ஆக்சைடு மற்றும் அமில கனடிய கலவை, எனவே முதலில் குரோமோஸ் குளோரைடுடன் முதல் ஆக்சிஜனேற்றம் பற்றி விவாதிக்கும் . கார்பன் டைசல்பைட்டின் இருப்பு உங்களுக்கு பென்சால்பிஹைடு கிடைக்கும் , இதன் பொறிமுறை என்ன, எனவே இது எதிர்வினையாக அழைக்கப்படுகிறது முதல் படி எதிர்வினையாக இருக்கலாம், எனவே இது போன்ற எதிர்வினையில் இரட்டைப் பிணைப்பு இங்கே உருவாகிறது, பின்னர் இது ஒன்று மற்றும் பின்னர் ஏசிஎல் கழித்தல் இரண்டு சாத்தியங்கள் உள்ளன. இந்த வரிசையானது மற்றொரு குரோமோஸ்கோரைடுடன் உள்ள மற்றும் இரண்டு மூன்று சிக்மா டிராபிக் ஆகும், பின்னர் நீங்கள் இந்த கலவையைப் பெறலாம் மற்றும் இதை நீராற்பகுப்பில் நீங்கள் பெறலாம். மாற்றாக, ஏசிஎல் மைனஸ் இதைப் பிரித்தெடுக்கலாம் மற்றும் நீங்கள் நேரடியாக முன்னதாகவே பெறலாம், எனவே குரோமியம் டை ஆக்சைடு அமிலம் மற்றும் அயோடைடு ஆகியவை மெத்தில் பென்சீனை பென்சீன் வழித்தோன்றல்களாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்வதற்கு ஒரு நல்ல மறுஉருவாக்கமாகும் . குரோமோஸ்கோலைடு வினையைப் போன்றே இந்த இடைநிலை உருவாகிறது, இது நீராற்பகுப்பின் போது ஆல்பிஹைடு மற்றும் குரோமியம் டிரையாக்சைடு அசிட்டிக் அமிலத்தில் அமில அனியோடைடு குரோமியல் அசிட்டேட்டில் கொடுக்கிறது . இரண்டாவது நடைமுறை என்னவென்றால், இங்கும் மெத்தில் பென்சீன்கள் பயன்படுத்தப்படுகின்றன மற்றும் லைட் பென்சைல் குளோரைடு முன்னிலையில் குளோரின் இது உருவாகிறது , இது பென்சைல் ஈயத்தை நீராற்பகுப்பு செய்கிறது, எனவே குளோரின் மற்றும் வேறு ஏதேனும் லூயிஸ் அமிலத்தை வைத்தால் இது பக்க சங்கிலி குளோரினேஷனாகும். பின்னர் குளோரினேஷன் சங்கிலியில் நடக்கும் ,

எனவே மெத்தியில் தேர்ந்தெடுக்கப்பட்ட குளோரினேஷனுக்காக எல் குழுவில் நீங்கள் இந்த uv ஒளியை வைக்க வேண்டும், அதனால் ஒருங்கிணைப்பு நடக்கும் தீவிரமான முறையில் பென்சீன்கள் நறுமண ஆண்ட்ராய்டுகளின் தொகுப்புக்கு பயன்படுத்தப்படலாம் மற்றும் பல்வேறு முறைகள் உள்ளன, முக்கியமாக இரண்டு முறைகளை நாங்கள் விவாதிப்போம் முதலில் ஒன்று கேட்டர்மேன் பயிற்சியாளர், அதனால் என்ன இந்த கார்பன் மோனாக்சைடு மற்றும் அசெல் மற்றொரு முறையைப் பயன்படுத்துவதைப் பற்றி நாங்கள் கொஞ்சம் விவாதிப்போம், இது பில்ஸ்மியர் ஹேக் இங்கே poc1 மூன்று டிஎம் என்று அழைக்கப்படுகிறது,

எனவே பென்சீனுக்கு நீங்கள் இன்னும் ஒரு கார்பன் அணுவையும் தூய சி 3 போன்ற இந்த ஒற்றை கார்பன் யூனிட்டையும் கொண்டு வர வேண்டும் என்பது புரிகிறது. அல்லது இந்த வகையான எதிர்வினையில் பங்கேற்கும் dmf

எனவே முதலில் நாம் கேட்டர்மேன் கோச் வினையைப் பற்றி விவாதிப்போம் , இங்கே நீங்கள் சில வினையூக்கிகளை அன்ஹைட்ரஸ் மற்றும் c13 ஆகியவற்றை வைக்க வேண்டும், எனவே இது ஃப்ரைடல் கப் வகை எதிர்வினை மற்றும் இது நான் உங்களுக்கு முந்தைய ஸ்லைடு என்று லூயிஸ் சொன்னேன். நீங்கள் பென்சீன் வளையத்தை செயல்படுத்த விரும்பினால் அமிலம் பயன்படுத்தப்படுகிறது,

எனவே இங்கே இந்த வினையூக்கி கருவின் கேவியரில் உதவுகிறது, எனவே இந்த எதிர்வினையின் வழிமுறை என்ன, எனவே கார்பன் மோனாக்சைடை இப்படி வரையலாம். கார்பன் மோனாக்சைடிலிருந்து எல்.சி.எல் 3 மற்றும் ஹெச்.சி.எல் ஆகியவற்றிலிருந்து உருவாக்கப்படும் செயலில் உள்ள வினைபொருளானது இதுவாகும் , இது பிடில் கப் எதிர்வினை பொறிமுறையை செய்கிறது,

எனவே ஃபிடில் கப் எதிர்வினை பொறிமுறையானது, இந்த வகையான பின்னர் மைனஸ் எச் பிஎஸ் உங்களுக்கு தயாரிப்பைக் கொடுக்கும் . எதிர்வினை மற்றும் இங்கே எதிர்வினைகள் poc13 மற்றும் dmf um ஆகும் ,

எனவே நீங்கள் தூய c13 மற்றும் dmf ஆகியவற்றைக் கலந்தால் இந்த இனங்கள் உருவாகின்றன மற்றும் இது பிடில் கப் எதிர்வினையின் பாகங்களை எடுக்கும் செயலில் உள்ள வினைபொருளாகும், எனவே முதலில் இது வடிவங்கள் மற்றும் பின்னர் இமினியம் அயனி உருவாக்கப்படும் மற்றும் இமினியம் அயன் நீராற்பகுப்பில் ஒரு பள்ளம் ஏற்படுகிறது,

எனவே முதலில் நைட்ரைல்களில் இருந்து அல்லது அமில குளோரைடுகளில் இருந்து ஆஸ்ட்ரான் அமில குளோரைடுகளில் இருந்து கீட்டோன்களை தயாரிப்பது பற்றி விவாதிப்போம்,

எனவே அமில கொலாய்டை ஒருங்கிணைக்க முடியும் என்பதை முன்பே பார்த்தோம்,  
எனவே இங்கே ஆல்டிஹைடுகளின் தொகுப்புக்கு பயன்படுத்தலாம். அமில மோதலானது கீட்டோன்களின்  
தொகுப்புக்கு பயன்படுத்தப்படும் என்பதையும் இங்கு பொதுவாகப் பயன்படுத்தப்படும் ஜிக்னெட்  
ரீஜென்ட் மற்றும் காட்மியம் குளோரைடுடன் காட்மியம் ஆர் டீ ஆர் டீ காட்மியம் என்பது இங்கே செயலில்  
உள்ள இனமாகும். முதல் படி இரண்டு  $\text{rmgx}$  இது ஜிக்னெட் ரியாஜென்ட் பி மற்றும் பின்னர் அமில  
குளோரைடுகள் அவ்வாறு செய்கின்றன, பின்னர் அமில குளோரைடுடன் வினைபுரிகிறது மற்றும்  $\text{r}2$   
காட்மியம் கிக்னா ரியாஜென்ட்டை விட லேசானது, இல்லையெனில் அது கெட்டோனில் இருக்கும்,  
இல்லையெனில் மூன்றாம் நிலை ஆல்கஹால் நீங்கள் சிகிச்சை செய்தால். கிக்னா ரீஜென்டுடன்  
குளோரைடு இருப்பதால், உங்களுக்கு மூன்றாம் நிலை ஆல்கஹால் கிடைக்கிறது, மேலும்  
நைட்ரைல்களை கீட்டோன்களின் தொகுப்புக்கும் பயன்படுத்தலாம் என்று முன்பு சொன்னேன்,  
எனவே நாங்கள் இப்போது விவாதிப்போம், இங்கே எப்பொழுதும்  $\text{r}$  இங்கே நைட்ரோ போன்ற மற்றொரு  
குழு உங்களுக்குத் தேவை,  
எனவே நீங்கள் கொண்டு வர வேண்டும். ஆர் போன்ற மற்றொரு குழு புறக்கணிக்கப்படலாம், அது  
கீட்டோன்களைப் பெறலாம், இது இங்கே கெட்டமைன்,  
எனவே முன்பு அல்டெமைன் உருவாக்கப்பட்டது, இப்போது அது கெட்டமைன்,  
எனவே கெட்டமைன் உருவாகிறது மற்றும் ஹைட்ரோலிசிஸில் கெட்டமைன் கீட்டோன்களைக்  
கொடுக்கிறது, கடைசியாக பென்சீனில் இருந்து அது பற்றி விவாதிப்போம். பென்சீனில் இருந்து நாம்  
முன்பு அதன் பென்சால்ஹைடுகள் அல்லது நறுமண ஆல்டிஹைடுகளின் தொகுப்பைப் பார்த்தோம்,  
இப்போது கீட்டோன்களின் தொகுப்பைக் காண்போம்,  
எனவே கீட்டோன்களின் தொகுப்புக்கு நீங்கள் பிடில் குகை எதிர்வினை அமிலத்துடன் செய்யலாம்.  $\text{hloride}$   
அது அலிபாடிக் அமிலம் குளோரைடாகவோ அல்லது நறுமண அமிலம் குளோரைடாகவோ இருக்கலாம்  
மற்றும் வினையூக்கியான அனிடாஸ் அலுமினியம் குளோரைடு முன்னிலையில் நீங்கள் கீட்டோனைப்  
பெறுவீர்கள்,  
எனவே இது ஃப்ரைடல் கிராஃப்ட் எதிர்வினைகள் ஆகும்,  
எனவே இது வெவ்வேறு நறுமண கலவைகளைப் பெறுவதற்கான சக்திவாய்ந்த எதிர்வினையாகும்,  
இப்போது நாம் தொகுப்பு பகுதியை முடிப்போம். நீ