

இந்த சிக்கலை தீர்க்கும் அமர்வில் வேதியியலுக்கு உங்களை வரவேற்கிறோம் , ஹைட்ரோகார்பன்களின் கருத்து அடிப்படையிலான பிரச்சனைகளை நாங்கள் மறைக்க முயற்சிப்போம், ஹைட்ரோகார்பன்களை இரண்டு குழுக்களாக பிரிக்கலாம் அலிபாடிக் மற்றும் நறுமண ஹைட்ரோகார்பன்கள் அலிபாடிக் ஹைட்ரோகார்பன்களை மேலும் நிறைவுற்ற மற்றும் நிறைவுறா ஹைட்ரோகார்பன்களாக பிரிக்கலாம். ஆல்கேன்கள் நிறைவுறாத ஹைட்ரோகார்பன்களை ஆல்கீன்கள் மற்றும் அல்கைன்கள் என மேலும் பிரிக்கலாம் இப்போது சிக்கல்களைப் பார்ப்போம். முதலில், சேர்மத்தின் ஹைட்ரஜனேற்றம், c7h14 என்ற மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு கொண்ட ஒரு சிரல் சேர்மத்தை c7h16 கலவையுடன் உருவாக்குகிறது . நீரில் உள்ள துத்தநாகம் c மற்றும் d கலவை c ஆகிய கலவைகளை உருவாக்குகிறது ஒரு நேர்மறை ஒளிவட்ட வடிவம் மற்றும் சகிப்புத்தன்மை சோதனை இது ஒரு மீத்தில் குழுவைக் கொண்டுள்ளது , இது a உடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது கார்போனைல் குழுவானது உங்கள் கார்போனைல் குழுவுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ள மெத்தில் குழுவைக் கொண்டிருக்கும் போது அது ஒரு நேர்மறை ஒளிவட்ட வடிவச் சோதனையைக் காண்பிக்கும், மேலும் இது ஒரு நேர்மறை சகிப்புத்தன்மை சோதனையையும் காட்டுகிறது . c இந்த ஆல்கீனின் கட்டமைப்பை நாம் கணிக்க முயற்சி செய்யலாம், எனவே நீங்கள் ஹைட்ரஜனேற்றம் செய்யும் போது அது இந்த ஆல்கேனாக மாற்ற முடியும் நீங்கள் இங்கே பார்த்தால் இந்த கார்பன் நான்கு வெவ்வேறு குழுக்களுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது இது ஒரு கைரல் கலவை ஆகும் இது b கலவையின் அமைப்பு இதுதான் இதிலிருந்து இப்போது நாம் கலவை d இன் சகிப்புத்தன்மை சோதனையின் கட்டமைப்பை கணிக்க முடியும், எனவே இந்த வெள்ளி வளாகத்திற்கு சமமான இரண்டை ஆல்டிஹைடுடன் பயன்படுத்தும்போது இது ஒரு வெள்ளி வளாகம் என்பதை நீங்கள் அனைவரும் அறிந்து கொள்ள வேண்டும் , இது கார்பாக்சிலிக் அமிலமாக ஆக்ஸிஜனேற்றப்படும், அங்கு வெள்ளி ஒன்று வெள்ளி பூஜ்ஜியமாகக் குறைக்கப்படும். இது பெரும்பாலும் மூலக்கூறில் ஆலிவ் குழுவின் இருப்பைக் கண்டறியப் பயன்படுகிறது மற்றும் கார்போனைல் குழுவுடன் பிணைக்கப்பட்ட மெத்தில் குழுவைக் கொண்டிருக்கும் போது அது கார்பாக்சிலிக் அமிலம் மற்றும் ஒளிவட்ட வடிவத்திற்கு ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படலாம். நீங்கள் சோடியம் ஹைப்போ ஹாலைடுடன் வினைபுரிகிறீர்கள், எனவே இவை மெத்தில் குழு மற்றும் முந்தைய செயல்பாட்டுக் குழுவின் இருப்பைக் கண்டறிய பொதுவாகப் பயன்படுத்தப்படும் சோதனையாகும், எனவே இந்த எதிர்வினையில் ஆல்கீன் நாம் ஹைட்ரஜனேற்றம் செய்யும் போது அது ஒரு கலவை b ஐ தருகிறது. ஒரு கைரல் கலவை கார்பன் நான்கு வெவ்வேறு குழுக்களுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது கடல்சார் ஆய்வு மற்றும் இதில் அல்கீன் ஒரு காற்புள்ளியில் மூன்று சுழற்சி கூட்டல் எதிர்வினைக்கு உட்பட்டு சுழற்சி இடைநிலையை கொடுக்கிறது, இது ஆஸ்டெனைட்டாக மறுசீரமைக்கப்படுகிறது. கார்போனைல் சேர்மத்தை உருவாக்க முடியும் மேலும் இது கார்போனைல் சேர்மமாகவும் டைமிதில் சல்பாக்சைடாகவும் மாற்றலாம் , இப்போது அடுத்த சிக்கலுக்கு செல்வோம், இதில் c8h6 கொண்ட மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு ஹைட்ரோபோரேஷன் மற்றும் ஆக்ஸிஜனேற்றத்துடன் கூடிய கலவை விளைகிறது. ஒரு நேர்மறை நிரப்புதல் சோதனை , அமிலத்தின் முன்னிலையில் தண்ணீருடன் e கலவையின் எதிர்வினை g ஐ அளிக்கிறது, இது ஒரு நேர்மறையைக் காட்டுகிறது e ஹலோ படிவச் சோதனையானது e காற்புள்ளி f மற்றும் g என்ற கலவை எஃப் மூலக்கூறு சூத்திரம் c8 h8o நேர்மறை நிரப்புதல் சோதனையைக் காட்டுகிறது , அதாவது இது ஒரு ஆல்டிஹைட் கலவை g ஆகும், இது ஒரு ஒளிவட்ட வடிவ சோதனையைக் காட்டுகிறது. இதிலிருந்து நாம் மின் ஹைட்ரோபோரேஷன் ஆக்சிஜனேற்றத்தின் கட்டமைப்பை கணிக்க முயற்சி செய்யலாம், உங்களிடம் ஃபைனிலாலேஸ் இன்னும் இருந்தால், ஜவுளி போரேன் போன்ற சலிப்பைப் பயன்படுத்தி ஹைட்ரோபோரேஷனைச் செய்யும்போது, கூடுதல் எதிர்வினைக்கு உள்ளாகக்கூடிய இந்த பகுதியை ஒரு முறை எழுதலாம். சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு முன்னிலையில் ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடைப் பயன்படுத்தி ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யலாம், இது ஆல்டிஹைடாக மாற்றும் எனோலைக் கொடுக்கிறது, இது ஃபீனைலாலாஸ்டால்டிஹைடு என்று அழைக்கப்படுகிறது . ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்பட்டு எனோலை ஆல்டிஹைட் நிரப்பும் கரைசலாக மாற்ற முடியும், இது செப்பு சல்பேட் மற்றும் சோடியம் பொட்டாசியம் உப்புகளின் கலவையாகும் . நீங்கள் ஆல்டிஹைடுடன் கலக்கும்போது தாமிரம் முதல் சிக்கலானது , அது கார்பாக்சிலிக் அமிலமாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யலாம், அங்கு தாமிரம் 1 2 செம்பு ஒன் ஆக்சைடாகக் குறைக்கப்படும், இது சிவப்பு பழுப்பு நிறத்தில் படையும் போது மூலக்கூறில் முந்தைய செயல்பாட்டு குருவின் இருப்பைக் கண்டறிய இந்த சோதனை பெரும்பாலும் பயன்படுத்தப்படுகிறது. அமிலத்தின் விலையில் தண்ணீருடன் e யின் எதிர்வினை கலவை g ஆகும் , இது ஆல்டியோபெனோனாக மாற்றப்படலாம் என்பதை நீங்கள் இங்கே காணலாம் கலவை g நேர்மறை ஒளிவட்ட வடிவ சோதனையைக் காட்டுகிறது, அதாவது நீங்கள் இந்த சேர்மத்திற்கு சிகிச்சையளிக்கும் போது கார்போனைல் குழுவுடன் பிணைக்கப்பட்ட ஒரு மீதில் குழுவைக் கொண்டுள்ளது. சோடியம் ஹைப்போ ஹாலைடுடன் நீங்கள் பென்சிலிக் அமிலமாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யலாம் மற்றும் ஹலோ கலவையின் கட்டமைப்பை உருவாக்கலாம், இது ஃபீனைல் அசிட்டிலீனாக இருந்தால், அது போரேனுடன் வினைபுரிந்து இந்த எனோலுக்கு ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யக்கூடிய இந்த இடைநிலையைக் கொடுக்க இது ஆல்டிஹைடாக மாறும். மறுபுறம் நேர்மறை நிரப்புதல் சோதனையைக் காட்டக்கூடிய ஃபெனெலாஸ்டைன் நீர் நீரேற்றத்துடன் அமிலத்தின் அழுத்தத்தை சேர்த்து இந்த எனோலைக் கொடுக்க இது கெட்டோவாக மாறும். இந்த கீட்டோனை சோடியம் ஹைப்போஅல்லாய்டுடன் வினைபுரிவதன் மூலம் கார்பாக்சிலிக் அமிலமாகவும் ஒளிவட்ட வடிவமாகவும் மாற்றலாம் மற்றும் g கலவையின் அமைப்பு இங்கே காட்டப்பட்டுள்ளது இது ஆஸ்ட்ரோபீனால் ஆகும், இப்போது அடுத்த பிரச்சனைக்கு செல்வோம் பின்வரும் எதிர்வினை வரிசைகளை முடிக்க முதல் உதாரணம் நறுமண அமைப்பின் அல்கைலேஷன் ஆகும். நீங்கள்

அமிலத்தின் முன்னிலையில் புரொப்பேன் இருந்தால், இது ஐசோப்ரோபைல் கேஷனை வழங்குவதற்கு புரோட்டானேஷனை மேற்கொள்ளலாம். குளோரைடு ஐசோபிரைல் கேஷனை உற்பத்தி செய்ய நறுமண மின் மாற்று வழியாக பென்சீன் வளையத்துடன் வினைபுரிந்து, இந்த சீரகத்தை ஒருமுறை கொடுத்தால், இதை இரண்டு படிமுறை மூலம் பீனாலாக மாற்றலாம், முதலில் நாம் ஆக்ஸிஜனுடன் வினைபுரிந்து ஹைட்ரோ பெராக்க்சைடை உருவாக்க வேண்டும். நீங்கள் அமிலத்துடன் சிகிச்சையளிக்கும் போது ஹைட்ரோ பெராக்க்சைடை உருவாக்குகிறது, நீங்கள் ஆக்ஸிஜனுடன் மனிதனை வினைபுரியும் போது அது பீனாலைக் கொடுக்கும் nzylic ch பிணைப்பு ஆக்சிஜனேற்றத்திற்கு உட்படுகிறது, நீங்கள் ஒருமுறை பெண் ஹைட்ரோ பெராக்க்சைடை உருவாக்கினால், நீங்கள் அமிலத்துடன் சிகிச்சையளிக்கும்போது அது இந்த ஒரு குழுவை புரோட்டானேட் செய்யலாம், இந்த இடைநிலையில் இப்போது ஃபீனைல் வளையம் மறுசீரமைக்கப்படலாம்,

எனவே தண்ணீருடன் வினைபுரியும் இந்த இடைநிலையை கொடுக்க முடியும். ஃபீனால் மற்றும் ஒரு கல் இது ஒரு தொழில்துறை செயல்முறையாகும், இது பீனால் தயாரிப்பதற்கு நாங்கள் பயன்படுத்துகிறோம், எனவே இந்த ப்ரோபீனைப் பயன்படுத்தினால், அமிலத்தின் அழுத்தத்தை நீங்கள் புரோட்டானேட் செய்து ஐசோபிரைல் கேஷனை உருவாக்க முடியும், இது இப்போது எலக்ட்ரோஃபைலாக செயல்படக்கூடியது. இந்த சீரகத்தை நீங்கள் உருவாக்கியவுடன் கொடுக்க நறுமண மின் மாற்று பென்ஸிலி சிஎச் பிணைப்பு ஆக்ஸிஜனுடன் ஆக்ஸிஜனேற்றத்திற்கு உட்பட்டு ஹைட்ரோ பெராக்க்சைடு ஹைட்ரோ பெராக்க்சைடை உருவாக்குகிறது இடைநிலை இது தண்ணீருடன் எதிர்வினைக்கு உட்பட்டு இதை உருவாக்கும் உங்களிடம் ஐசோபிரைல் குளோரைடு இருந்தால், நாங்கள் அலுமினிய குளோரைடு போன்ற லூயிஸ் அமிலத்துடன் வினைபுரிய முயற்சி செய்யலாம், மேலும் நீங்கள் ஐசோபிரைல் கேஷன் மற்றும் அலுமினிய டெட்ராஹைடிரைடு ஆகியவற்றை உருவாக்க முடியும், இது பென்சீன் வளையத்துடன் எதிர்வினைக்கு உட்படுத்தக்கூடிய எலக்ட்ரோஃபைலாக செயல்பட முடியும். ஃபிரைடல் க்ராப்ஸ் அல்கைலேஷன் என்று அழைக்கப்படும் ஃபீனால் மற்றும் கல்லைக் கொடுக்க நாம் முன்பு பார்த்தது போல், அடுத்த உதாரணம் நறுமண வளையத்தின் ஊசலாட்டத்தை உள்ளடக்கியது, இங்கே பென்சீன் ஆஸ்டியோபெனோனாக மாற்றப்படுகிறது, உங்களிடம் அசிடெல் குளோரைடு இருந்தால் இதைச் செய்யலாம். அன்ஹைட்ரஸ் அலுமினியம் குளோரைடுடன் வினைபுரிந்து இந்த கார்போகேஷனையும் அலுமினியம் டெட்ராஹைடிரைடையும் கொடுக்கலாம், இது இப்போது எலக்ட்ரோஃபைலாக செயல்படும், இது நாம் பார்த்தது போல இந்த நறுமண வளையத்துடன் ஊசலாட்டத்திற்கு உட்படலாம், மேலும் இந்த ஆஸ்ட்ரோபீனாலை நீங்கள் தயாரிப்பாகப் பெறலாம். நீங்கள் அசிட்டிக் அன்ஹைட்ரையையும் பயன்படுத்தலாம். ஆஸ்ட்ரோபீனால்களுக்கு நறுமண வளையத்துடன் எதிர்வினைக்கு உட்படுத்த முடியும், இது பென்சாயிக் அமிலமாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யக்கூடிய தயாரிப்பு ஆகும் பயிர்கள் அல்கைலேஷன் உங்களிடம் அல்கைல் ஹைலைடு இருந்தால், லூயிஸ் அமிலத்தின் விளைவுகள் நறுமண அமைப்புடன் வினைபுரிந்து, அல்கைல் பென்சீனை மேலும் பயனுள்ள சேர்மங்களாக மாற்றலாம், கூடுதல் உதாரணம் அலைவுகளை உள்ளடக்கியது, இது அமில குளோரைடு உங்களிடம் இருந்தால், இது ஃபிரிட்டல் பயிர்களின் அலைவு என்று அழைக்கப்படுகிறது. அலுமினியம் குளோரைடுடன் வினைபுரிந்து அசிட்டிலீன் கார்போகேஷனை உருவாக்க முயற்சி செய்யலாம், இது நறுமண மாற்று எதிர்வினைக்கு உட்படுத்தக்கூடிய எலக்ட்ரோஃபைலாக செயல்பட முடியும். சல்பூரிக் அமிலத்தின் துண்டில் உள்ள அமிலம், நீங்கள் ஒரு கலவையை எடுத்துக் கொள்ளும்போது நைட்ரேஷன் எதிர்வினையைக் காண்பீர்கள் நைட்ரிக் அமிலம் மற்றும் சல்பூரிக் அமிலம் ஆகியவற்றின் மூலம், இந்த நறுமண அமைப்புடன் எதிர்வினைக்கு உட்படக்கூடிய எலக்ட்ரோஃபைல் என்ற அனோடை நீங்கள் உருவாக்க முடியும், இங்கே நீங்கள் ஏற்கனவே உங்களுக்கு மாற்றாக இருப்பதைப் பார்க்கிறீர்கள், இந்த நிலையில் நைட்ரேஷன் இந்த நிலையில் நடைபெறும். இந்த ஒரு காற்புள்ளி மூன்று டைனிட்ரோபென்சீனைப் பெறுங்கள். நைட்ரோகிராஃப்களில் ஒன்று அமினோ குழுவாக குறைக்கப்படலாம், மற்றொன்று இப்போது அப்படியே இருக்கும் இந்த நைட்ரேஷனின் நிலை இங்கே முக்கியமானது நைட்ரேஷன் மெட்டா நிலையில் நடைபெறுகிறது, ஏனென்றால் நீங்கள் அதிர்வு கட்டமைப்பை எழுத முயற்சித்தால் உங்களால் முடியும் எதிர்வினை மெட்டா நிலையில் நடைபெறுகிறது என்பதைப் புரிந்து கொள்ள, நீங்கள் எலக்ட்ரான் திரும்பப் பெறும் குழுவைக் கொண்ட பின்வரும் அதிர்வு அமைப்புகளை உருவாக்க முடியும். d நீங்கள் நைட்ரேஷன் இந்த நிலையில் நடந்தால், நீங்கள் இதைப் பெற்றவுடன் பின்வரும் அதிர்வு அமைப்பைப் பெற முடியும் நீங்கள் இங்கே பார்த்தால் இந்த அதிர்வு கட்டமைப்பை நீங்கள் பெற முடியும், இது நேர்மறை மின்னூட்டத்தைக் கொண்டுள்ளது, அது நைட்ரேஷன் நிகழும் போது நிலைத்தன்மை குறைவாக இருக்கும் நிலையில் உங்களுக்கு இந்த பிரச்சனை உள்ளது, மறுபுறம் எதிர்வினை நடைபெறுகிறது மெட்டா நிலையில் இந்த வகையானது இல்லை இடைநிலை,

எனவே உங்களிடம் எலக்ட்ரான் தானம் செய்யும் குழு இருக்கும்போதெல்லாம் மாற்று எதிர்வினை ஆர்த்தோ அல்லது பாராபோசிஷன் நடக்கும், உங்களிடம் எலக்ட்ரான் திரும்பப் பெறும் குழு இருந்தால், எதிர்வினை மெட்டா நிலையில் நடைபெறும் அல்கீன் திஸ் எச்.சி.எல். இது எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினைக்கு உட்படலாம் மற்றும் நீங்கள் வினைபுரியும் ஒரு கார்போகேஷன் இடைநிலை இரண்டாம் நிலை கார்போகேஷனைப் பெறலாம். c1 மைனஸுடன் கூடுதலாக தயாரிப்பு கொடுக்க மறுபுறம் இது ஒரு இரண்டாம் நிலை கார்போகேஷன் ஆகும், இது இப்போது மறுசீரமைக்க முடியும் இந்த மீதில் குழு மூன்றாம் நிலை கார்போகேஷனை வழங்க இடம்பெயர்கிறது,

எனவே இந்த கார்பைடு கேஷன் இரண்டாம் நிலை கார்பன் கேஷனுடன் ஒப்பிடும்போது மிகவும் நிலையானது,

எனவே மீதில் குழு இடம்பெயர்வு முடியும் நீங்கள் இதை உருவாக்கியவுடன், இப்போது c1 மைனஸ் ஒரு

எதிர்வினைக்கு உட்படலாம், பின்னர் நீங்கள் இந்த குளோரோ வழித்தோன்றலை உருவாக்க முடியும், எனவே இந்த எதிர்வினையில் நீங்கள் கலவைகளின் கலவையைப் பெறுவீர்கள், முக்கிய தயாரிப்பைப் பார்த்தால் இது முக்கிய தயாரிப்பு ஆகும். முதலில் அல்கீன் இந்த புரோட்டானுடன் கூடுதலான எதிர்வினைக்கு உள்ளாகி கார்போகேஷன் செகண்டரி கார்போ கேஷனை உருவாக்குகிறது இந்த குளோரோ வழித்தோன்றலைக் கொடுக்க c1 மைனஸ் இப்போது இந்த எடுத்துக்காட்டைப் பார்ப்போம், எனவே இந்த ஒரு தீர் டீனின் எதிர்வினை இந்த hbr கூடுதல் தயாரிப்பைக் கொடுக்கிறது. இந்த எதிர்வினையில் நாம் பார்த்தது போல் இந்த புரோட்டானுடன் வினைபுரிந்து விஆர் மைனஸுடன் எதிர்வினைக்கு உட்பட்டு, இந்த மூன்றாம் நிலை காப்பர் கேஷனை கடுமையாகத் தடைசெய்தால், நீங்கள் இந்த அல்லைல் கார்போகேஷனை உருவாக்கலாம். இந்த அல்லைல் புரோமைடை இந்த வினையில் உற்பத்தியாகக் கொடுப்பதற்கு எதிர்வினைக்கு உட்படுத்தக்கூடிய சமநிலையில் உள்ளது, முதலில் அது புரோட்டானின் எதிர்வினைக்கு உட்பட்டு மூன்றாம் நிலை கார்போகேஷனை உருவாக்குகிறது, இது அல்லைல் கார்போகேஷனை உருவாக்குகிறது ஹைட்ரஜனுடன் வினைபுரியும் போது, பல்லேடியம் கார்பன் வினையூக்கியின் இருப்பு, குயினோலின் இருப்பதால், இந்த அல்கைன் தயாரிப்பாக இந்த அல்லைல் புரோமைடை வழங்குவதற்கு br மைனஸ் இங்கு எதிர்வினைக்கு உட்படுகிறது. மறுபுறம் நீங்கள் சோடியம் மற்றும் திரவ அம்மோனியாவின் வினைபுரியும் போது பியூட்டேன் ஒரு பொருளாக உள்ளது மற்றும் நீங்கள் இந்த டிரானை உருவாக்க முடியும் ce முதல் பியூட்டேன் வரை உற்பத்தியாக இருப்பதால், இந்த மாற்றத்தின் பொறிமுறையை நீங்கள் பார்க்கும்போது, உங்களிடம் கரியில் பல்லேடியம் இருக்கும் போது அது ஹைட்ரஜனை உறிஞ்சுகிறது, இப்போது இந்த அல்கைன் பல்லேடியத்துடன் தொடர்புபடுத்தும் அடுத்த உதாரணத்தைப் பார்ப்போம், பின்னர் ஹைட்ரஜன் கீழ் முகத்தை சேர்க்கிறது. நீங்கள் இதை உருவாக்கியவுடன் இந்த இடைநிலையைக் கொடுக்க, இப்போது அது இங்கே எதிர்வினைக்கு உட்படுத்தப்படலாம், மேலும் இது ஹைட்ரஜனேற்றத்தை உருவாக்க முடியும், மேலும் அல்கைனின் அதே கட்டத்தில் ஹைட்ரஜனேற்றத்தை உருவாக்க முடியும், நீங்கள் சிஸ் ஆல்கீனைப் பெறுவீர்கள், அது உற்பத்தியாக இருப்பதால் அது மேலும் எதிர்வினை வளராது. உங்கள் பல்லேடியத்துடன் செலேஷன் செய்யக்கூடிய குயினோலின் இருப்பு பல்லேடியம் கரியின் வினைத்திறனைக் குறைக்கும், எனவே எதிர்வினை ஆல்கீன் நிலையை நிறுத்துகிறது, மேலும் அல்கீனைக் கொடுக்க இது மேலும் எதிர்வினைக்கு உட்படுத்தப்படாது, ஏனெனில் குயினோலின் நம்மிடம் இல்லாததால் அது அல்கீனை மேலும் குறைக்கும். தயாரிப்பாக ஆல்கீனாக, இந்த முறையைப் பயன்படுத்தி நீங்கள் சிஸ் அல்கீனை தயாரிப்பாக உருவாக்க முடியும் நீங்கள் சோடியம் திரவ அம்மோனியாவைப் பயன்படுத்தினால், நீங்கள் டிரான்ஸ் அல்கீன் டிரான்ஸ் டு பியூட்டேனை உருவாக்க முடியும், இதன் தயாரிப்பு உருவாக்கம் பின்வருமாறு விளக்கப்படலாம். அம்மோனியா கரைப்பானில் இருந்து புரோட்டானை எடுக்கக்கூடிய ரேடிக்கல் அயனியை நீங்கள் உருவாக்கியவுடன் ஒரு தீவிர அயனியை உருவாக்க முடியும். நீங்கள் இதை உருவாக்கியவுடன் அயனியை உருவாக்க, கரைப்பானில் இருந்து புரோட்டானை எடுத்து டிரான்ஸ் ஆல்கீனை உற்பத்தியாகக் கொடுக்க முடியும். அல்கைனை டிரான்ஸ் ஆல்கீனாக மாற்ற, மறுபுறம், லிண்ட்லர் வினையூக்கியாக அறியப்படும் குயினோலின் முன்னிலையில் ஹைட்ரஜனேற்றத்தைப் பயன்படுத்தும் போது, அல்கீன்களுக்குப் பிஆர் கொடுக்க பகுதி ஹைட்ரஜனேற்றத்தை மேற்கொள்ளலாம். இந்த வழியில் நீங்கள் சிஸ் ஆல்கீனை உருவாக்க முடியும் தயாரிப்பாக இப்போது நீங்கள் மெத்தில் சைக்ளோஹெக்சீனை அமிலத்தின் முன்னிலையில் தண்ணீருடன் வினைபுரியும் போது ஆல்கீனின் நீரேற்றத்திற்கு செல்லலாம். இந்த புரோட்டான் மூலம் நீங்கள் மூன்றாம் நிலை கார்போகேஷனை உருவாக்க முடியும், இது தண்ணீருடன் வினைபுரிய முடியும், எனவே மூன்றாம் நிலை ஆல்கஹால் உற்பத்தி செய்ய முடியும் சலிப்புடன் கூடிய ஆல்கீனின் வினையானது கூட்டல் தயாரிப்புக்கான எதிர்வினை ஸ்டிரியோ குறிப்பிட்டது, குறைவான இடையூறு பக்கத்திலிருந்து சலிப்பான அணுகுமுறைகள் குறைவாக மாற்றப்பட்ட கார்பன் ஒத்திசைவு சேர்க்கை நடைபெறுகிறது. நீங்கள் இங்கே பார்த்தால், இந்த ஹைட்ரஜன் மற்றும் ஹைட்ரஜன் குழு ஒரே பக்கத்தில் வரும் மற்றும் போரான் எப்போதும் குறைவான மாற்று கார்பனை அணுகுகிறது மற்றும் நீங்கள் t பெறலாம் நீங்கள் அமில-அடிப்படை நீரேற்றம் மற்றும் ஹைட்ரோபோரேஷன் ஆக்சிஜனேற்றம் விஷயத்தில் இந்த மதுபானத்தை தயாரிப்பாகப் பார்க்கும்போது, ரெஜியோ வேதியியலுக்கு எதிரானது, இப்போது அல்கீன் கேனைப் பார்த்தது போல் அழுத்த ஹைட்ரஜன் பெராக்க்சைடில் இந்த ஆல்கீனின் மோசமான பகுப்பாய்வைப் பார்ப்போம். இந்த எதிர்வினையில் ஆஸ்கோலிசிஸ் மூலம் கார்போனைல் சேர்மமாக மாற்றப்படும் இந்த ஆல்கீன் திறன் அமிலத்தின் கலவையாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படும், மறுபுறம் இந்த கொப்பாசிசு அமிலத்தின் கலவையை நீங்கள் பெராக்க்சைடு முன்னிலையில் ஹைட்ரஜன் புரோமைடைப் பயன்படுத்தும்போது நீங்கள் கூடுதல் எதிர்வினைக்கு உட்படுத்தலாம். தீவிரமான பாதை அழுத்தம் பெராக்க்சைடு உதாரணமாக இந்த பெராக்க்சைடைப் பயன்படுத்தும் போது நீங்கள் ஹோமோலிடிக் பிளவுகளின் கீழ் இது இப்போது வினைபுரியலாம், இது hbr க்கு வினைபுரிந்து நாம் தீவிரமானதாக இருக்க முடியும். மேலும் hbr உடன் வினைபுரிய முடியும் மேலும் இந்த வழியில் நீங்கள் இந்த regiochemistry எலக்ட்ரோபிலிக் கூட்டல் வினைக்கு நேர்மாறான தயாரிப்பாக உருவாக்க முடியும். நீங்கள் ஒரு தீவிரமான பாதையில் எதிர்வினையை மேற்கொள்ளும் போது இந்த கார்பனில் புரோமின் சேர்க்கும், நீங்கள் இந்த முதன்மை அல்கைல் புரோமைடை உருவாக்க முடியும், ஏனெனில் தயாரிப்பு ஏற்கனவே நாங்கள் ஆய்வு செய்துள்ளோம், மேலும் இது ஒருமுறை இடைநிலையாக ஆஸ்டினைட்டை உருவாக்க கூடுதல் எதிர்வினைக்கு உட்படுத்தப்படலாம். நீங்கள் ஹைட்ரஜன் பெராக்க்சைடுடன் சிசிச்சை செய்யும் போது இதை உருவாக்கினால், பெராக்க்சைடுக்கு பதிலாக இந்த இரண்டு கார்பாக்கிலிக் அமிலங்களின் கலவையை கொடுக்க ஆக்ஸிஜனேற்ற பிளவு ஏற்படலாம், நீங்கள் ஆக்ஸிஜனைப்

பயன்படுத்தலாம் . கூடுதல் எதிர்வினை இங்கே காட்டப்பட்டுள்ளது மற்றும் நீங்கள் தயாரிப்பாக இந்த அல்கைல் புரோமைடைப் பெற முடியும் , அடுத்த பிரச்சனை பின்வரும் சேர்மங்களில் உள்ள நறுமண கலவைகள் அல்லது அல்லது நீங்கள் ஒரு கலவை நறுமணமாக இருக்க வேண்டிய அம்சங்களைப் பார்த்தால், கலவை சமூகியாக இருக்க வேண்டும் நீங்கள் எலக்ட்ரான்களால் டீலோகலைஸ் செய்யப்பட்டிருக்க வேண்டும், உங்களிடம் நான்கு n பிளஸ் டீ எலக்ட்ரான்கள் இருக்க வேண்டும், மேலும் இது ஒரு கலவை நறுமணமாக இருக்க ஒரு பிளானராக இருக்க வேண்டும், அது இந்த மூன்று நான்கு பாய்களை பூர்த்தி செய்ய வேண்டும். இந்த சேர்மங்கள் அனைத்தும் பிளானர் சைக்லிக் என்று நீங்கள் பார்த்தால், அவை டீலோகலைஸ் செய்யப்பட்ட பை எலக்ட்ரான்கள் உள்ளதா என்பதையும் , எலக்ட்ரான்களால் நான்கு n பிளஸ் டீ உள்ளதா என்பதையும் பார்க்க வேண்டும் . இங்கே இது ஒரு சைக்ளோப்ரோபனோல் கேஷன் ஆகும் , இதில் இரண்டு பை எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, இது டீலோகலைஸ் செய்யப்பட்ட பை எலக்ட்ரான்களைக் கொண்டுள்ளது, எனவே இது நறுமண சைக்ளோப்ரோபனோல் கார்போகேஷன் மிகச்சிறிய நறுமண கலவை ஆகும், இப்போது ஆறு பை எலக்ட்ரான்களைக் கொண்ட இந்த ஒரு சைக்ளோபென்டாடைனைல் அயனியைப் பார்ப்போம், இது எலக்ட்ரான்களால் டீலோகலைஸ் செய்யப்பட்டது எனவே இந்த சேர்மத்தைப் பார்க்கும்போது இதுவும் நறுமணமானது, இதில் ஆறு பை எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, இருப்பினும் d உள்ளூர்மயமாக்கப்பட்ட பை எலக்ட்ரான்கள் உங்களிடம் இல்லை, ஏனெனில் இங்கே ch2 உள்ளது, எனவே நீங்கள் இதைப் பார்க்கும்போது இந்த கலவை மறுபுறம் நறுமணமாக இல்லை . கார்போகேஷன் மற்றும் இது ஆறு பை எலக்ட்ரான்களைக் கொண்டுள்ளது , பை எலக்ட்ரான்கள் டீலோகலைஸ் செய்யப்படுகின்றன, எனவே இது நறுமணமானது இது 10 பை எலக்ட்ரான்களைக் கொண்டுள்ளது, இது டீ உள்ளூர்மயமாக்கப்பட்ட பை எலக்ட்ரான்களைக் கொண்டுள்ளது, எனவே இது நான்கு நறுமணமானது சேர்மங்கள் நறுமணம் கொண்டவை மற்றும் இந்த கலவை தானாகவே இல்லை, ஏனெனில் இது எலக்ட்ரான்களால் டீலோகலைசேஷன் இல்லாததால் இப்போது இந்த சிக்கலைப் பார்ப்போம் சோடியம் எத்தாக்சைடுடன் இரண்டு புரோமோபியூடேன் எதிர்வினையின் முக்கிய தயாரிப்பு சோடியம் மெத்தாக்சைடுடன் வினைபுரியும் போது அது உருவாக்க முடியும். மறுபுறம், அல்கீனின் கலவையானது u2 நீக்குதல் என்று கூறுகிறது , நீங்கள் இந்த ஹைட்ரஜனை நீக்கிவிட்டால், நீங்கள் இரண்டு பியூட்டேன் கலவையை உருவாக்க முடியும், மேலும் இந்த சேர்மங்களின் விகிதத்தைப் பார்த்தால், இதுவே முக்கிய சேர்மமாக இருக்கும் . ஆல்கீன்கள் இது மிகவும் மாற்று ஆல்கீன்கள் எனவே இச்சேர்மத்தை ஒப்பிடும்போது இந்த ஆல்கீனின் நிலைத்தன்மையின் காரணமாக இந்த கலவை அதிகமாக உற்பத்தி செய்யப்படும், இப்போது நாம் இங்கே பார்க்க வேண்டும், இதில் டிரான்ஸ் மற்றும் சிஸ் அல்கீன் உள்ளது, இதுவே பிரதானமாக இருக்கும். இந்த இரண்டு ப்ரோமோபுடேன்களின் நியூமன் ப்ரொஜெக்டனை நீங்கள் வரைந்தால், இந்த இரண்டு உறுதிப்படுத்தல்களையும் நீங்கள் பார்த்தால், இது நியூமன் ப்ரொஜெக்டன் மூலம் விளக்கப்படலாம் . இது முற்றிலும் தடையாக உள்ளது மற்றும் இது ஆண்டிபெரிபிளானரிட்டியை பராமரிக்கிறது, இது டிரான்ஸ் ஓலெஃபின் உருவாவதற்கு வழிவகுக்கும், மறுபுறம், இது சிஸ் ஓலெஃபின் உருவாவதற்கு வழிவகுக்கும், இதன் காரணமாக இந்த டிரான்ஸ் ஓலெஃபினின் உருவாக்கம் அதிகமாக இருக்கும். எதிர்வினை இந்த ஹைட்ரஜனின் பெரிப்ளானரிட்டியை e2 ஒழிப்பிற்காக e2 நீக்குதல் மூலம் தொடர்கிறது, மேலும் இந்த ஆல்கீனை முக்கியப் பொருளாகக் கொடுப்பது மிகவும் அவசியமானது . z அல்கீனுடன் ஒப்பிடும்போது இந்த இ அல்கீன் முக்கிய தயாரிப்பாக இருக்கும் . நாம் சோடியம் ஹைப்போ ஹாலைடுடன் வினைபுரியும் போது கார்போனைல் குழுவுடன் பிணைக்கப்பட்ட மெத்தில் குழுவின் இருப்பைக் கண்டறிய பயன்படுகிறது , அது செப்பு மரபு மற்றும் நரகத்திற்கு ஆக்ஸிஜனேற்றப்படும். சில்வர் நைட்ரேட் சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு மற்றும் அம்மோனியம் ஹைட்ராக்சைடு கரைசலில் இருந்து அன்னிய செயல்பாட்டுக் குழு சகிப்புத்தன்மை மறுஉருவாக்கத்தின் இருப்பைக் கண்டறிய படிவ சகிப்புத்தன்மை மற்றும் நிரப்புதல் சோதனை பயன்படுத்தப்படுகிறது . செப்பு ஸ்லிக் அமிலம், வெள்ளி ஒன்று வெள்ளி பூஜ்ஜியமாக குறைக்கப்படும், அதே போல் வெல்லிங் கரைசலை தாமிர சல்பேட் மற்றும் டார்டாரிக் அமிலத்தின் சோடியம் பொட்டாசியம் உப்பு ஆகியவற்றிலிருந்து தயாரிக்கலாம், இது ஏற்கனவே அலியாட் குழுவின் இருப்பைக் கண்டறிய பயன்படுத்தப்படுகிறது. செம்பு இரண்டு செப்பு மோனாக்சைடாக சிவப்பு பழுப்பு நிற படிவுகளாக குறைக்கப்படும் போது , இந்த சகிப்புத்தன்மை மற்றும் செயலிழக்கும் எதிர்வினைகளை பயன்படுத்தி ஏற்கனவே செயல்படும் குழுவின் இருப்பை நாம் எளிதாகக் கண்டறியலாம். பிளானர் டீலோகலைஸ் செய்யப்பட்ட பை எலக்ட்ரான்கள் நான்கு நான்கு n பிளஸ் டீ பை எலக்ட்ரான்களைக் கொண்டிருக்க வேண்டும் மற்றும் சமூகியாக இருக்க வேண்டும் . நைட்ரோ குழுவின் வேதியியல் குறைப்பு, உங்களிடம் டைனிட்ரோபென்சீன் இருந்தால், சோடியம் சல்பைடைப் பயன்படுத்தி நைட்ரோ குழுவில் ஒன்றைத் தேர்ந்தெடுத்து குறைக்க முயற்சி செய்யலாம், ஒரு உதாரணத்தைப் பார்த்தோம் . உங்களிடம் எலக்ட்ரான் திரும்பப் பெறும் குழு இருக்கும்போதெல்லாம் மெட்டா நிலையில் நடைபெறும் அல்கைலேஷன் உங்களிடம் ஐசோபிரைல் குளோரைடு இருந்தால், அலுமினியம் குளோரைடு போன்ற லூயிஸ் அமிலத்தின் முன்னிலையில் பென்சீனுடன் வினைபுரிய முயற்சி செய்யலாம். சீரகம் தயாரிப்பதை நாங்கள் பார்த்தோம், இது ஆக்ஸிஜனைப் பயன்படுத்தி ஒட்டுமொத்த பெராக்சைடாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படலாம். மற்றும் அமிலம் மூலம் ஒரு கல் சிகிச்சை இந்த நாம் phen தயார் செய்ய பயன்படுத்தும் ஒரு தொழில்துறை செயல்முறை ஆகும் ஆல்கைல் ஹலைடு உங்களிடம் இருந்தால், ஆன்மீக பயிர்கள் அல்கைலேஷன் எனப்படும் நறுமண எலக்ட்ரோஃபிலிக் மாற்று வழியாக பென்சீனுடன் வினைபுரிய முயற்சி செய்யலாம் .

அலுமினியம் போன்ற லூயிஸ் அமிலத்தைப் பயன்படுத்தி இந்த வினையை மேற்கொள்ளலாம். பிறகு ஆல்க்கீன்கள் மற்றும் அல்கைன்களின் நீரேற்றத்தைப் பார்த்தோம். நீருடன் வினையை மேற்கொண்டால் ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரியை மாற்றியமைக்கலாம். மறுபுறம், நீங்கள் ஹைட்ரோபோரேஷன் ஆக்சிஜனேற்றத்தைப் பயன்படுத்தினால், நீங்கள் ஆல்க்கீன் இருந்தால், இந்த அணுகுமுறைகளைப் பயன்படுத்தி நீங்கள் ஆல்கஹால் ஆக மாற்றலாம், அதே போல் அல்கைனையும் தண்ணீர் மற்றும் அமிலத்துடன் வினைபுரியலாம். கீட்டோனாக மாற்றப்படும் எனோலைக் கொடுப்பது அல்கைனின் தன்மையைப் பொறுத்தது அதேபோல நீங்கள் பருமனான போரேனுடன் வினைபுரியலாம் ஹைட்ரோஸ் குழுவின் மூலம் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யக்கூடிய இ கூட்டல் சேர்மமானது அடி மூலக்கூறின் தன்மையைப் பொறுத்து ஆல்டிஹைடாகவோ அல்லது கீட்டோனாகவோ மாற்றப்படலாம், பின்னர் பல்வேடியம் கரியைப் பயன்படுத்தி அல்கைனின் ஹைட்ரஜனேற்றம் பகுதி ஹைட்ரஜனேற்றம் செய்வதைப் பார்த்தோம், இது அல்கைனை அல்கீனாகக் குறைக்கிறது, இது குயினோலின் இருப்பைக் குறைக்கிறது. லிண்ட்லர் வினையூக்கியாக அறியப்படுகிறது, இது அல்கைனை ஆல்கீனிலிருந்து பகுதியளவு ஹைட்ரஜனேற்றம் செய்யப் பயன்படுகிறது, இதன் விளைவாக நீங்கள் சிஸ் அல்கீனைப் பெறுவீர்கள், சோடியம் திரவ அம்மோனியாவைப் பயன்படுத்தி ட்ரான் சல்கினாகவும் மாற்றலாம். எதிர்வினை ஆய்வுக்குரியது. உங்கள் கீழ் இருக்கும், மேலும் ஆல்க்கீன் தயாரிப்பாக மாறிவிடும், பின்னர் ஹைட்ரஜன் ஹைலைடுடன் வினைபுரியும் பெராக்கைடு உங்களிடம் இருந்தால், தீவிர வினைக்கான ஒரு உதாரணத்தைப் பார்த்தோம். அல்கைல் ஹலைடு ஒரு தயாரிப்பாக இந்த விளக்கக்காட்சி உங்களுக்கு பயனுள்ளதாக இருக்கும் என்று நம்புகிறேன், இத்துடன் இந்த விரிவுரையை முடிக்கிறோம் நன்றி நீங்கள் மிகவும் நீங்கள்