

இன்றைய வகுப்பில் ஐஐடி பால் ப்ரோக்ராம் ஐஐடி பால் ப்ரோக்ராம் செய்ய உங்களை வரவேற்கிறோம் . இந்த தொடர் மற்றும் நீங்கள் இரண்டு கார்பன் அணுக்கள் மற்றும் மூன்று கார்பன் அணுக்கள் கொண்ட அல்கீன் இந்த கலவையை இப்படி தொடரலாம் மற்றும் நீங்கள் அடுத்த ஒரு பியூட்டேனுக்கு செல்லலாம் இந்த சேர்மங்களின் கட்டமைப்பைப் பார்த்தால் எத்திலீனை உதாரணமாக எடுத்துக்கொள்வோம் . அந்த சேர்மத்தின் கட்டமைப்பைப் பார்க்கும் இது எத்திலீனின் கட்டமைப்பாகும், இந்த இரண்டு பிணைப்புகளுக்கும் இடையே உள்ள பிணைப்பு கோணம் ch பிணைப்புகள் ஒரு சமதள மூலக்கூறு மற்றும் இரண்டு கார்பன் அணுக்கள் மற்றும் நான்கு ஹைட்ரஜன் ஒரே விமானத்தில் உள்ளது மற்றும் இதற்கு இடையே உள்ள பிணைப்பு கோணம் 117 டிகிரி பிணைப்பு கோணம் ஆகும். இந்த ch பிணைப்புக்கும் கார்பன்-கார்பன் இரட்டைப் பிணைப்புக்கும் இடையே சுமார் 122 டிகிரி உள்ளது இந்த கலவையில் இது ஐந்து சிக்மா பிணைப்புகளைக் கொண்டுள்ளது, உங்களிடம் ஒரு கார்பன் கார்பன் சிக்மா பிணைப்பு நான்கு கார்பன் ஹைட்ரஜன் சிக்மா பிணைப்புகள் உள்ளன, அதோடு எங்களிடம் ஒரு இரு பிணைப்பு உள்ளது,

எனவே எஸ்பி இரண்டு கலப்பின சுற்றுப்பாதை கார்பனை மற்றொரு கார்பனுடன் ஒன்றுடன் ஒன்று சேர்ப்பதன் மூலம் சிக்மா பிணைப்பு உருவாக்கம் நடைபெறுகிறது. இந்த கார்பனின் sp^2 மற்றும் இந்த கார்பனின் மற்றொரு sp^2 உடன் இந்த கார்பன் ஒன்றுடன் ஒன்று சேர்ந்து இந்த சிக்மா பிணைப்பைக் கொடுக்கிறது . அதேபோன்று ஹைட்ரஜன் s ஆர்பிட்டலுடன் இந்த சுற்றுப்பாதை ஹைப்ரீட் ஆர்பிட்டலின் இந்த sp^2 ஒன்றுடன் ஒன்று கார்பன் ஹைட்ரஜன் சிக்மா பிணைப்பை உருவாக்குகிறது எனவே பைஃபாண்ட் உருவாக்கம் விமானத்தில் நடைபெறுகிறது. நான்கு அனைத்து அணுக்கள் கார்பன் மற்றும் நான்கு ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் மற்றும் அந்த efp க்கு செங்குத்தாக உங்கள் சுற்றுப்பாதையில் இந்த இரண்டு p சுற்றுப்பாதைகள் ஒன்றுடன் ஒன்று மற்றும் இந்த ஆ சிக்மா பிணைப்பின் விமானத்திற்கு கீழேயும் மேலேயும் உள்ளன, மேலும் இந்த இரண்டு சுற்றுப்பாதைகளும் பைபாட் கொடுக்கின்றன மற்றொரு கார்பன் எஸ்பி 2 சுற்றுப்பாதையுடன் கார்பனின் கலப்பின சுற்றுப்பாதைக்கு இந்த எஸ்பி உருவாக்கம் மற்றும் ஒன்றுடன் ஒன்று சிக்மா பிணைப்பை உருவாக்கியது,

எனவே இதையும் நாங்கள் இப்படி எழுதலாம் . ஒரு வில் விமானத்திற்கு கீழே உள்ள ஒரு வில் d உள்ளூராக்கல் இந்த இரண்டு சுற்றுப்பாதையை உருவாக்குகிறது . பிணைப்பு சுழலும் ஆனால் இந்த விஷயத்தில் இந்த கார்பன்-கார்பன் இரட்டை பை பிணைப்பு காரணமாக சுழற்சி அனுமதிக்கப்படாது, ஏனெனில் இந்த மூலக்கூறுகள் வடிவியல் ஐசோமர்களை உருவாக்க வழிவகுக்கும், இப்போது எத்திலீனின் கட்டமைப்பைப் பார்த்தோம் . தாக்க அமைப்பு a மற்றும் e பின்னொட்டுகளை e மற்றும் e உடன் மாற்றுவதன் மூலம் அல்கீன்களின் பெயர்கள் தொடர்புடைய அல்கேன்களில் இருந்து பெறப்படுகின்றன, எடுத்துக்காட்டுகளுக்கு இது ஈத்தேன் என்று அழைக்கப்படுகிறது, நீங்கள் ஏற்கனவே ஈத்தேன் என ஆய்வு செய்த தொடர்புடைய அல்கனைப் பார்த்தால், இங்கே என்ன செய்யப்பட்டுள்ளது இது a மற்றும் e க்கு பதிலாக e மற்றும் e ஆனது ஆல்கீன் விஷயத்தில் இன்னும் ஒரு உதாரணத்தை எடுத்துக் கொள்வோம், இது ப்ரோபைன் என்று அழைக்கப்படுகிறது , தொடர்புடைய அல்கேன் புரொப்பேன் , இது பட் ஒன் கெயின் தி ஒன் ஆர் என்று அறியப்படுகிறது. இரட்டைப் பிணைப்பின் நிலையை $efers$ தொடர்புடைய அல்கீன் பியூட்டேன் மற்ற ஐசோமர் இது $mu2n$ ஆகும், இந்த அனைத்து அல்கீன்களையும் நீங்கள் பார்த்தால் மற்றும் ane என்ற பின்னொட்டு e மற்றும் e ஆல் மாற்றப்பட்டுள்ளது, இப்போது நாம் சற்று பெரிய மூலக்கூறைப் பார்ப்போம் . ஆல்கீன் என்பது அல்கேன் வழக்கைப் பார்த்தது போல எண்ணைத் தொடங்க வேண்டும், இரட்டைப் பிணைப்பு எங்கிருந்து முடிவடைகிறதோ அங்கிருந்தே தொடங்க வேண்டும் இங்கே உம் இது இரண்டு ,

எனவே அல்கேன் வழக்கைப் பார்த்தது போல் பெயர் கலவை இருக்கும் மற்றும் நாம் முதலில் மாற்றீட்டை வைக்க வேண்டும், இந்த விஷயத்தில் நான்கு மெத்தில் வியூ ஆ பெயிண்ட் ஒரு முனையில் இது இந்த மூலக்கூறின் $iupac$ பெயர் மற்றும் இது இரட்டைப் பிணைப்பின் நிலை மற்றும் கார்பன் அணு நான்கில் இருக்கும் மீதில் மாற்றீடு ஆகும்.

எனவே நான்கு மெத்தில் ஒன் பிரிண்டிங் என்று அழைக்கப்படுகிறது, மேலும் உதாரணத்தை எடுத்துக் கொள்வோம்,

எனவே இந்த வழக்கு மற்றும் நாம் எண்ணைத் தொடங்க வேண்டும், நீங்கள் இந்தப் பக்கத்திலிருந்து இது இரட்டைப் பிணைப்பு இருக்கும் மிக நீளமான சங்கிலியாகும், மேலும் இரட்டைப் பிணைப்பு இந்தப் பக்கத்திற்கு அருகில் உள்ளது.

எனவே நாம் இது போன்ற எண்ணிடத் தொடங்கியுள்ளது மற்றும் தற்போதுள்ள மீதில் குழுவானது மெத்தில் குழுவாகும் மற்றும் மெத்தில் தரக்குறைவான கார்பன் எண் நான்கின் நிலை எனவே இது அழைக்கப்படுகிறது இந்த கலவையின் ஐபாக் பெயர் நான்கு மெத்தில் ஹெக்ஸ் இரண்டு அடுத்த ஐசோமெரிசம்

எனவே எத்திலீன் புரொப்பேன் நீங்கள் பியூட்டேனுக்குச் செல்லும்போது அவற்றில் கட்டமைப்பு ஐசோமர்கள் எதுவும் இல்லை, இரண்டு கடந்த மூன்று சாத்தியமான ஐசோமர்கள் உள்ளன , எனவே இவை இரண்டும் ஒரே மூலக்கூறு சூத்திரத்தைக் கொண்டிருக்கின்றன, ஆனால் இவை இரண்டும் வெவ்வேறு கட்டமைப்புகள் என்று நீங்கள் பார்த்தால், இரட்டைப் பிணைப்பின் பகுதி வேறுபட்ட இடம். இது ஒரு பியூட்டேன் இந்த இரண்டு பியூட்டேன்

எனவே இவை பொசிஷனல் ஐசோமர்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன, ஏனெனில் இது முதலில் முதல் கார்பன் அணுவில் இருக்கும் இரட்டைப் பிணைப்பு ஒரு பியூட்டேன் இவை இரண்டும் இரட்டைப் பிணைப்பின் பகுதியை வெவ்வேறு இடங்களில் உள்ளன நாம் அதை நிலை ஐசோமர்கள் என்று அழைக்கிறோம் மற்றும் இந்த இரண்டு ஒன்று மற்றும் மூன்று இரண்டு மற்றும் மூன்று இடையே உள்ள

தொடர்பை அவை சங்கிலி ஐசோமர்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன , அவை சங்கிலியில் வேறுபடுகின்றன. nch இன்னொன்று நேரியல் எனவே இவை இரண்டும் செயின் ஐசோமர்கள் என்றும் இவை செயின் ஐசோமர்கள் என்றும் அழைக்கப்படுகின்றன, ஆனால் இவை இரண்டும் நிலை ஐசோமர்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன, ஆனால் இவை அனைத்தும் கட்டமைப்பு ஐசோமர்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன , அவை கட்டமைப்புகளில் வேறுபடுகின்றன, எனவே நீங்கள் அதிக ஆல்கீனுக்குச் செல்லும்போது நீங்கள் தொடரலாம். அதிக எண்ணிக்கையிலான ஐசோமர்கள் , நான் குறிப்பிட்டுள்ள கட்டமைப்புகள் மற்றும் அல்கீன் கார்பன்-கார்பன் இரட்டைப் பிணைப்புகளின் தடைசெய்யப்பட்ட சுழற்சியின் காரணமாக வடிவியல் ஐசோமர்களை வெளிப்படுத்தும் போது இந்த கலவையை எடுத்துக்கொள்வோம் . இரண்டும் ஒரே பக்கத்தில் உள்ள ch3, எனவே இது cis mute to in என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே எதிர் பக்கத்தில் இரண்டையும் நாம் டிரான்ஸ் என்று அழைத்தால் இதுவும் உருமாற்றம் பெறலாம், எனவே இவை இரண்டு மெத்தில் குழுவின் கீழும் ஜியோமெட்ரிகல் ஐசோமர்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன.

எனவே பக்கமானது cis ஆனால் ட்வின் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது இந்த மீதில் குழு எதிர் பக்கம் எனவே இதை டிரான்ஸ் ஆனால் இரண்டு என்று அழைக்கிறோம், எனவே இப்போது இந்த கலவைகளைப் பார்ப்போம், எனவே நான் இங்கு மூன்று கலவைகள் மற்றும் வது எழுதியுள்ளேன் . சீசன் டிரான்ஸ்ஃபார்ம் என்று எழுதினால், இந்த விஷயத்தில் சி இழைகள் இல்லை, எனவே கார்பன் அணுவில் அதே மாற்றீடு இருந்தால், அவை சிஸ் இருக்க முடியாது மற்றும் உருமாற்றம் செய்ய முடியாது, எனவே வடிவியல் ஐசோமர்களை அவர்களால் செய்ய முடியாது . இரண்டிலும் உங்களிடம் ஹைட்ரஜன் அணு உள்ளது, எனவே அது சோமாடிசு ஜியோமெட்ரிகல் ஐசோமர்கள் இருக்க முடியாது, ஆனால் இந்த விஷயத்தில் இது மற்றும் நீங்கள் மற்றொரு வடிவத்தைக் கொண்டிருக்கலாம், எனவே இது வடிவியல் ஐசோமர்களாக இருக்கலாம் , ஏனெனில் இவை இரண்டும் வடிவியல் ஐசோமர்களை வெளிப்படுத்த முடியாது, ஏனெனில் உங்களிடம் ஒரே மாற்றீடு உள்ளது. இந்த கார்பன் அணுவிற்கும் அதே மாற்றீடு உள்ளது, இதுவும் அல்கீன்களின் கார்பன் அணுவைத் தயாரிப்பது முதலாவதாக அல்கீன்களை உருவாக்க பல முறைகள் உள்ளன, முதல் உதாரணம் நாம் பார்க்கப் போவது ஆல்கஹால்களின் அமில நீரிழிப்பு ஆகும், எனவே நீங்கள் ஒப்பிடும்போது ஆல்கஹாலின் வினைத்திறன் மூன்றாம் நிலை ஆல்கஹால் இரண்டாம் நிலை ஆல்கஹாலுடன் ஒப்பிடும்போது அதிக வினைத்திறன் கொண்டது இரண்டாம் நிலை ஆல்கஹால் எடுத்துக்காட்டாக முதன்மை ஆல்கஹாலுடன் ஒப்பிடும்போது அதிக வினைத்திறன் கொண்டது எத்தனால் சல்பூரிக் அமிலத்துடன் வினைபுரியும் போது மற்றும் சூடுபடுத்தும் போது வெப்பத்தின் கீழ் நீங்கள் நீரிழிப்புக்கு உள்ளாகலாம் , இதன் துணைப்பொருளானது நீரை நீக்கும் வினையாகும், மேலும் இந்த ஆல்கஹாலை சூடாக்கும்போது சல்பூரிக் அமிலத்துடன் சிசிச்சை செய்யும் போது இது முதன்மையான ஆல்கஹால் ஆகும். அல்கைலுக்கு இந்த எளிய ஆல்கஹாலைக் கொடுங்கள் , எடுத்துக்காட்டாக, சமச்சீரற்ற இரண்டாம் நிலை ஆல்கஹால் எடுத்துக் கொண்டால், இது முதன்மை ஆல்கஹால் ஆகும், இது இரண்டாம் நிலை ஆல்கஹால் ஆகும் . நீரிழிப்பு ஆல்கீன்களின் கலவையை கொடுக்கிறது, எனவே இந்த விஷயத்தில் நாம் அல்கீன்களின் கலவையைப் பெறுகிறோம், ஒன்று ah பதிலாக அதிக மாற்று ஆல்கீன்கள் மற்றொன்று டெர்மினல் ஆல்கீன் ஆகும், இந்த கலவைகளின் விகிதத்தை நீங்கள் ஒப்பிட்டுப் பார்த்தால், இது முக்கியமாக இருக்கும் . சிறிய கலவை மற்றும் எண்பது சதவிகிதம் நான்கு மடங்கு மற்றும் இந்த அல்கீன் உருவாக்கம் நடைபெறுகிறது மற்றும் மீதமுள்ள இருபது சதவிகிதம் இந்த அல்கீனாக இருக்கும் . நாங்கள் பின்னர் படிப்போம், ஏனென்றால் உங்களிடம் அதிக மாற்று இரட்டைப் பிணைப்பு இருக்கும்போது இது மிகவும் நிலையானதாக இருக்கும், இந்த அல்கீனின் இந்த உருவாக்கம் மிகவும் திறமையாக நடைபெறுகிறது, அதனுடன் ஒப்பிடுகையில் , இந்த இரண்டு ஆல்கீன்களின் உருவாக்கம் எவ்வாறு நடைபெறுகிறது என்பதை இப்போது உங்களுக்குக் காட்டுகிறேன். இது அல்லது ஆல்கஹால் நீங்கள் இந்த ஆல்கஹாலை சல்பூரிக் அமிலத்துடன் கையாளும் போது, எச் பிளஸ் இதை ரிவர்சிபிள் மற்றும் ஃபாஸ்ட் மற்றும் புரோட்டானேஷன் செய்வதற்காக எழுதுவோம், இந்த இடைநிலையை நீங்கள் உருவாக்கியவுடன் , கார்பன் ஆக்ஸிஜன் பிணைப்பு பிளவு கார்போகேஷன் மற்றும் தண்ணீரை உருவாக்குகிறது. ஆல்கைல் ஆக்சோனியம் இன்டர்மீடியட் என்று அழைக்கப்படும் இதை நீங்கள் உருவாக்கியவுடன் இந்த இனம் ஆகிறது. இந்த இடைநிலையை உருவாக்கியவுடன் இணை பிணைப்பு பிளவு ஏற்படுகிறது, மேலும் நாங்கள் ஒரு கார்போகேஷன் இடைநிலை மற்றும் தண்ணீரை உருவாக்குகிறோம், இது ஒரு மெதுவான படியாகும், இது அரிதான தீர்மானிக்கும் படி என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது வேகமானது. மீளக்கூடியது மற்றும் நீங்கள் இதை உருவாக்கியவுடன் இப்போது பிளவு ஏற்படுகிறது , இது கார்போகேஷன் உருவாவதற்கு வழிவகுக்கும் மெதுவான படி மற்றும் இப்போது t கார்போகேஷன் கார்பனுக்கு அருகில் இரண்டு ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் உள்ளன, இப்போது இந்த நீர் மூலக்கூறு அடித்தளமாக செயல்பட முடியும், அது இந்த புரோட்டானை அகற்ற முடியும், எடுத்துக்காட்டாக, இந்த நீர் மூலக்கூறு இந்த புரோட்டானை அகற்றினால், அதற்கான அல்கீனைப் பெறுவீர்கள், எனவே நான் உங்களுக்கு எழுதுகிறேன் . மறுபுறம் இந்த ஆல்கீனை நீர் மூலக்கூறு இந்த புரோட்டானை நீக்கினால், இது பாதை b இந்த ஹைட்ரஜனை அகற்றினால், நீங்கள் பெறுவீர்கள்,

எனவே இது இரட்டைப் பிணைப்பு குறைவான மாற்று இரட்டைப் பிணைப்பு, இதை ஒப்பிடும்போது இது மிகவும் நிலையானது . இந்த டோல்கீன்களின் உருவாக்கத்தின் விகிதத்தைப் பாருங்கள், இது ஒரு பெரிய கலவையாக இருக்கும் என்று நான் குறிப்பிட்டேன், இது சிறியதாக இருக்கும், இது ஆஹா, இதன் துணைப் பொருளாக இது இருக்கும், மேலும் இந்த துணைப் பொருளாக மாற்றப்படும் இது ஹைட்ரோனியம் அயன் என்று அழைக்கப்படுகிறது . வாட்டர் பிளஸ் எச் பிளஸ் ஆக மாற்றப்படும் , இதை நீங்கள் பார்த்தால் இதை நாங்கள் எழுதுகிறோம் நிச்சயமாக இது ஜியோமெட்ரிக் கல் ஐசோமர்களின் கலவையாகும் மற்றும் நீங்கள் இரண்டு சேர்மங்களின் கலவையை வைத்திருக்கலாம் இதுவும் இது டிஆர் ஆகும் இரண்டு பியூட்டின் இது மீண்டும் இதில் உள்ளது, இது சிறிய அளவாக இருக்கும், இவை ஜியோமெட்ரிக் கல் ஐசோமர்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன, மேலும் இது பெரிய ஆ கலவையாக இருக்கும், இது சிறியதாக இருக்கும், மேலும் இந்த இரண்டின் விகிதத்தையும் ஒப்பிட்டுப் பார்த்தால் இதுவே பெரியதாக இருக்கும் நீங்கள் மூன்றாம் நிலை பாசிக்கு சென்றால் , கார்போகேஷன் மறுசீரமைக்கப்படலாம் , எனவே இரட்டைப் பிணைப்பு உருவாக்கம் நடைபெறுகிறது,

எனவே அடுத்த எதிர்வினை டைஹைட்ரோ ஆலஜனேற்றம் வினையாகும் . ஆஹா உங்களிடம் பீர் உள்ளது, எனவே நீங்கள் இந்த கலவையை ஆல்கஹாலிக் ஓம் சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு பொட்டாசியம் ஹைட்ராக்சைடு கொண்டு சிகிச்சையளிக்கும் போது , இந்த கோஹ் மீண்டும் அல்கைல் ஆ ஹாலைடைச் சார்ந்துள்ளது. கார்பன் மற்றும் இந்த அடிப்படை ஓ மைனஸ் இந்த புரோட்டானை நீக்க முடியும் நீக்குதல் நடைபெறுகிறது நீங்கள் அல்கீனைப் பெறுவீர்கள் நீங்கள் புரோபேன் கிடைக்கும் துணை தயாரிப்பு பொட்டாசியம் புரோமைடு மற்றும் நீர் இருக்கும் அதனால் எதிர்வினை நிலை 1 மிகவும் முக்கியமானது நீங்கள் ஆல்கஹாலிக் கோவைப் பயன்படுத்த வேண்டும், இல்லையெனில் அது ஒரு மாற்று எதிர்வினையாக இருக்கும், ஆனால் நீங்கள் காரத்தை எழுத வேண்டும். ஆல்கைல் ஹலைடுகளின் வினைத்திறன் , ஆரில் ப்ரோ அல்கைல் புரோமைடுடன் ஒப்பிடும்போது அயோடைடு அதிக வினைத்திறனைக் கொண்டிருக்கும் மற்றும் அல்கைல் புரோமைடு ஆல்கைல் குளோரைடுடன் ஒப்பிடும்போது அதிக வினைத்திறனைக் காண்பிக்கும் . உங்களிடம் விசினல் ஹலைடுகள் இருந்தால், டைஹாலோ கலவையை அல்கீன்களாக மாற்றலாம், உதாரணமாக , உங்களிடம் டிப்ரோமோ கலவை இருந்தால், நீங்கள் இங்கே பார்க்கக்கூடிய புரோமின் அணுக்கள் இரண்டிலும் உள்ளதை, விசினல் டைப்ரோமைடு என்று அழைக்கப்படுகிறது . எத்தியோப்பியாவில் இந்த கலவையை துத்தநாக தூசியுடன் சிகிச்சை செய்யும் போது, பொதுவாக எத்தில் ஆல்கஹால் கரைப்பானாக பயன்படுத்தப்படுகிறது.

அதற்குரிய ஆல்கீன்களாக மாற்ற முடியும், நீங்கள் ஒரு பியூட்டின் மற்றும் துத்தநாக புரோமைடைப் பெறுவீர்கள், இது ஒரு துணைப் பொருளாகும், இது இப்போது எப்படி எதிர்வினை நிகழ்கிறது , இந்த கார்பன் ஆலசன் பிணைப்புக்கு இடையில் துத்தநாகம் செருகப்படுவதற்கு நீங்கள் முதலில் அறிவுறுத்தும் போது துத்தநாகம் துத்தநாகமாக மாற்றப்படுகிறது. இந்த இடைநிலையை நீங்கள் பெற்றவுடன், இது அல்கேன்களை உருவாக்குவதற்கான அடுத்த பொதுவான எதிர்வினை ஹைட்ரஜனேற்றம் அதன் மிக முக்கியமான எதிர்வினை மற்றும் உங்களிடம் இருந்தால் அனைத்து அல்கைன் ஆல்கீனையும் ஆல்கீனாக மாற்றுவதற்கு இரண்டு வழிகளில் நீங்கள் அல்கேன்களை உருவாக்கலாம் மற்றும் ஒன்று வினையூக்க ஹைட்ரஜனேற்றம் , எடுத்துக்காட்டாக, உங்களிடம் அல்கைன் இருந்தால், இந்த அல்கைன் , குயினோலின் அழுத்தத்தில் பேரியம் சல்பேட்டில் ஆதரிக்கப்படும் பெரியம் சல்பேட் பாலியேட்டிவ் மற்றும் ஹைட்ரஜன் குயினோலினுடன் இந்த சேர்மத்தை கையாளும் போது, இந்த அல்கைன் தொடர்புடைய சிஸ் அல்கீனாக குறைக்கப்படலாம். ஓரளவுக்கு cis2 பியூட்டேனாகக் குறைக்கப்படலாம் , எனவே எதிர்வினை ஸ்டீரியோ குறிப்பிட்டதாக இருக்கலாம், அது உங்களால் முடியும். கார்பன் கார்பன் டிரிபிள் பாண்டில் ஹைட்ரஜன் வாயுவைச் சேர்ப்பது கூடுதல் வினையாகும் . பேரியம் சல்பேட் அல்லது கால்சியம் சல்பேட் ஆதரிக்கப்படுகிறது மற்றும் குயினோலின் விலையில் இந்த கால்நடையின் வினைத்திறன் குறைக்கப்படுகிறது, அதனால் நீங்கள் கார்பன் கார்பன் டிரிபிள் பிணைப்பை கார்பன் கார்பன் கார்பன் இரட்டைப் பிணைப்புடன் சின் ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரியுடன் குறைக்கலாம் மற்றும் எதிர்வினை எவ்வாறு நடைபெறுகிறது பேரியம் சல்பேட்டில் பல்வேடியத்தின் அளவு ஆதரிக்கப்படுகிறது மற்றும் முதலில் உங்களிடம் வினையூக்கி உள்ளது வினையூக்கி ஹைட்ரஜன் வாயுவை வினைபுரிகிறது அல்கைனின் கூடுதல் அதே பக்கத்தின் கீழ் போக்குவரத்து நடைபெறுகிறது,

எனவே நீங்கள் சின் ஆல்கீன்களுடன் முடிவடையும் வினையானது அல்கைனின் கீழ் முகத்தின் அதே கட்டத்தில் நிகழ்கிறது, நீங்கள் ஒரு சிஸ் முதல் பியூட்டேன் வரை நீங்கள் அல்கைனை டிரான்ஸ் ஆக மாற்றலாம், உதாரணமாக சோடியம் திரவ அம்மோனியாவுடன் இந்த அல்கைன் வினையை எடுத்துக் கொண்டால் , இந்த விஷயத்தில் நீங்கள் டிரான்ஸ் உடன் முடிவடையும். ப்யூட்டேன் செய்ய ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரி வேறுபட்டது, முந்தைய வழக்கில் நேர்கோட்டு வினையூக்கியைப் பயன்படுத்தி வினையூக்க ஹைட்ரஜனேற்றம் நீங்கள் சிஸ் ஆல்கீனுடன் முடிவடையும் என்று பார்த்தோம், இந்த விஷயத்தில் நீங்கள் ஆ சோடியம் திரவ அம்மோனியாவைப் பயன்படுத்தும் போது ஸ்டோச்சியோமெட்ரிக் அளவு சோடியத்தைப் பயன்படுத்த வேண்டும். நீங்கள் டிரான்ஸ் ஆல்கீனைப் பெறுவீர்கள், இந்த எதிர்வினையும் ஸ்டீரியோ குறிப்பிட்ட நீங்கள் ஆ டிரான்ஸ் ஆல்கீனைப் பெறுவீர்கள், இது கூடுதல் எதிர்வினைக்கு சோடியம் மற்றும் திரவ அம்மோனியாவைப் பயன்படுத்துவதற்கான எடுத்துக்காட்டு,

எனவே சோடியம் கொடுக்கக்கூடிய எதிர்வினை பொறிமுறையைப் பொறுத்தவரை இது ஒரு எலக்ட்ரான் பரிமாற்ற செயல்முறையை உள்ளடக்கியது என்றால் அது ஒன்றைக் கொடுக்க முடியும் . அல்கைனுக்கு எலக்ட்ரான், அதனால் நீங்கள் தீவிர அயனியை உருவாக்கலாம், அதனால் சோடியம் ஒரு எலக்ட்ரானை அல்கைனுக்கு கொடுக்கும்போது அது தீவிர அயனியை உருவாக்குகிறது. உங்களிடம் ஒரு தீவிர அயனி உள்ளது, அது உங்கள் திரவ அம்மோனியாவுடன் வினைபுரியும், இது அம்மோனியாவில் இருந்து ஒரு

புரோட்டானை அகற்றலாம், இது மீண்டும் மற்றொரு சோடியம் வினைபுரியலாம், இந்த அயனியை உருவாக்க நீங்கள் இன்னும் ஒரு எலக்ட்ரானைக் கொடுக்கலாம் .

எனவே நீங்கள் பரிமாற்ற பியூட்டேன் மற்றும் சோடியம் சோடமைடைப் பெறுவீர்கள் , எனவே ஸ்டிரியோ கெமிஸ்ட்ரி இந்த படிநிலையில் தீர்மானிக்கப்படுகிறது, எனவே நீங்கள் இங்கே பார்க்கலாம், உங்களிடம் ஆ டிரான்ஸ் ஜியோமெட்ரி உள்ளது, இது மற்றொரு சோடியத்துடன் மீண்டும் வினைபுரிகிறது, இந்த அயனியுடன் இந்த அயனி உள்ளது அம்மோனியாவில் இருந்து புரோட்டானை நீங்கள் தேர்ந்தெடுத்து பியூட்டேனுக்கு மாற்றலாம், எனவே அல்கைனைப் பொறுத்தமட்டில் உங்களுக்கு இரண்டு சமமான சோடியம் தேவை என்று அர்த்தம், இந்த விஷயத்தில் சோடியம் திரவ அம்மோனியாவைப் பயன்படுத்தி அல்கீன் மேலும் குறைப்புக்கு ஆளாகாது, நீங்கள் செய்ய விரும்பினால் இது ஒரு நல்ல எதிர்வினை . டிரான்ஸ் ஆல்கீன்கள் மற்றும் நீங்கள் இந்த முறையைப் பயன்படுத்தலாம், இது நன்றாக வேலை செய்கிறது ஈனெஸ் அல்கேன் பிளஸ் ஹைட்ரஜனை நீங்கள் 600 டிகிரி செல்சியஸில் சூடாக்கினால், அது பிளவுபடும் மீத்தேன் ஹைட்ரஜனின் தீவிர எதிர்வினை ஆகும்,

எனவே இது பெட்ரோல் தொழிற்சாலைகளில் விரிசல் மற்றும் ஆல்கேன்களை உருவாக்கும் போது பயன்படுத்தப்படுகிறது, மேலும் அதிக அளவு ஆல்கீன்கள் உற்பத்தி செய்யப்படலாம். உங்களிடம் பெரிய ஆல்கேன்கள் இருந்தால், நீங்கள் ஆல்கீன்களின் கலவையுடன் முடிவடையும் என்பதைப் பொறுத்தது, இதுவரை ஆல்கீன்களின் அமைப்பு மற்றும் தயாரிப்பைப் பார்த்தோம், இப்போது இந்த தொடரின் முதல் மூன்று உறுப்பினர்களான 18 புரொப்பேன் மற்றும் பியூட்டேன் அவற்றின் வாயுக்களின் இயற்பியல் பண்புகளைப் பார்ப்போம். அறை வெப்பநிலையில் இந்த தொடரின் முதல் மூன்று உறுப்பினர்கள் 18 புரொப்பேன் பியூட்டேன் அவற்றின் வாயுக்கள் மற்றும் அடுத்த 14 உறுப்பினர்கள் மற்றும் c52 c17 கார்பன் அணுக்கள் சல்கின்கள் கொண்டிருக்கும் கொல்கின்கள் c5 முதல் c17 வரையிலான கார்பன் அணுக்களைக் கொண்ட சல்கின்கள், தொடரின் அடுத்த 14 உறுப்பினர்கள் அவை பொதுவாக திரவங்களாகும் . சி பதினெட்டு கார்பன் அணுக்களைக் கொண்ட ஆல்கீன்கள் பொதுவாக திடப்பொருளாக இருக்கும்

எனவே ஆல்கீன்கள் வாயு திரவமாகவோ அல்லது திடப்பொருளாகவோ இருக்கும் மூலக்கூறு எடையைப் பொறுத்தது . இந்த வழக்கில் முதல் மூன்று கூட்டு ஆல்கீன்கள் வாயுக்கள் மற்றும் அடுத்த புரதம் c phi இரண்டு c எழுபது கார்பன் அணுக்களைக் கொண்ட ஆல்கீன் அவை பொது திரவங்கள் மற்றும் அதிக ஹோமோலோகஸ் ஆல்கீன்கள் c 18 க்கும் மேற்பட்ட கார்பன் அணுக்களைக் கொண்டிருக்கும் அவை திட ஆல்கீன்கள் ஆகும். துருவமற்ற சேர்மங்கள் அவை குளோரோஃபார்ம் ஆ போன்ற கரிம கரைப்பான்களில் நன்கு கரையக்கூடியவை ah thf மற்றும் நீரில் கரையக்கூடியவை மற்றும் துருவமற்ற கலவைகள் எனவே நீங்கள் உருகும் மற்றும் கொதிநிலைகளைப் பற்றி பேசும்போது மற்றும் அல்கீனின் மூலக்கூறு எடையை அதிகரிக்கும் போது உருகும் மற்றும் கொதிநிலை அதிகரிக்கிறது

எனவே உதாரணமாக பென்டைனை எடுத்துக்கொள்வோம் கொதிநிலை 32 டிகிரி செல்சியஸ் எனவே நீங்கள் அல்கீன்களின் மூலக்கூறு எடையை அதிகரிக்கும் போது கொதிநிலை மற்றும் உருகும் உருகும் மற்றும் கொதிநிலை புள்ளிகள் அதிகரிக்கிறது

எனவே நீங்கள் அல்கீனின் மூலக்கூறு எடையை அதிகரிக்கும் போது கொதிநிலை மற்றும் உருகும் புள்ளிகள் அதிகரிக்கிறது மற்றும் சுருக்கமாக இந்த வகுப்பில் அல்கீன்களின் முதல் பகுதியைப் பற்றி பார்த்தோம், முதலில் நாம் பார்த்தோம் எத்திலீனின் அமைப்பு மற்றும் பிணைப்பு பின்னர் பெயரிடல் மற்றும் ஐசோமெரிஸம் ஆகியவற்றைப் பார்த்தோம், பின்னர் அல்கீன்களின் இயற்பியல் பண்புகளை நாங்கள் பார்த்தோம், இங்கே நீங்கள் பார்க்க முடியும் ஆல்கீன்களின் முதல் மூன்று உறுப்பினர்களான அல்கீன்கள் அடுத்த அறை வெப்பநிலையில் அவற்றின் வாயுக்கள் c5 முதல் c17 வரை உள்ள அல்கைன் 14 உறுப்பினர்கள் பொதுவாக திரவங்கள் மற்றும் c 18 கார்பன் அணுக்களுக்கு மேல் உள்ள அல்கீன்கள் திடப்பொருள்கள் மற்றும் துருவமற்ற சேர்மங்கள் அவை கரிம கரைப்பான்களில் நன்கு கரைந்து கொதிநிலை மற்றும் உருகும் புள்ளி அதிகரிக்கிறது மூலக்கூறு எடை அதிகரிப்பதால், அடுத்த வகுப்பில் ஆல்கீன்களின் இரசாயன பண்புகள் பற்றி படிப்போம்