

ஐஐடி கவ்ஹாதியில் இருந்து புன்யா மூர்த்தி இந்த வகுப்பில் ஐஐடி பால் திட்டத்திற்கு உங்களை வரவேற்கிறோம் . ஆல்கேன் ஆல்க்கீன்களைப் பற்றி பார்த்தோம், இது செறிவூட்டப்பட்ட ஹைட்ரோகார்பன் ஆகும், இதைப் பார்த்தால் அவற்றில் பொதுவான சூத்திரம்  $cnh$  இரண்டு  $n$  பிளஸ் 2 உள்ளது, அடுத்ததாக ஆல்க்கீன்களைப் பற்றி பார்த்தோம், அவையும் நிறைவுறா ஹைட்ரோகார்பன்கள் மற்றும் அவற்றில் குறைந்தது ஒரு கார்பன்-கார்பன் இரட்டைப் பிணைப்பு உள்ளது. அவை பொதுவான சூத்திரம்  $cn$   $h2n$  மற்றும் இந்த மூன்று ஹைட்ரோகார்பன்களை ஒப்பிட்டுப் பார்த்தால் அல்கேன்களில் ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் குறைவாக உள்ளன, உதாரணமாக உங்களிடம் இரண்டு கார்பன் ஆறு ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் உள்ளன . பொதுவான சூத்திரம்  $cnh$  இரண்டு  $n$  கழித்தல் இரண்டு எனவே இந்த மூலக்கூறின் சுற்றுப்பாதை அமைப்பைப் பார்த்தால் கார்பன் கார்பன் மூன்று பிணைப்பின் கட்டமைப்பைப் பார்ப்போம். இது இரண்டு எஸ்பி ஹைப்ரிஸ் ஆர்பிட்டல் ஆஹ்வைக் கொண்டுள்ளது , இதில் பிணைப்பு உருவாக்கம் மற்றும் இந்த கார்பனின் ஒரு எஸ்பி ஆர்பிட்டலின் ஒன்றுடன் ஒன்று இந்த கார்பனின் மற்றொரு எஸ்பி ஹைப்ரிஸ் ஆர்பிட்டால் சிக்மா பிணைப்பை உருவாக்க வழிவகுக்கிறது, எனவே இரண்டு எஸ்பி ஆர்பி கலப்பின சுற்றுப்பாதையில் ஒன்று ஈடுபட்டுள்ளது. கார்பன் கார்பன் பிணைப்பின் உருவாக்கம் மீதமுள்ள எஸ்பி கலப்பின சுற்றுப்பாதை ஹைட்ரஜனின் இந்த சுற்றுப்பாதையுடன் ஒன்றுடன் ஒன்று கார்பன் ஹைட்ரஜன் சிக்மா பிணைப்பை உருவாக்குகிறது . இரண்டு ஹைப்ரிஸ்  $p$  சுற்றுப்பாதையில் உள்ளது மற்றும் இந்த கார்பனின் இந்த  $p$  சுற்றுப்பாதையில் ஒன்று, எடுத்துக்காட்டாக, உயர் பிரிட்டிஷ்  $p$  சுற்றுப்பாதை இந்த கார்பனின்  $p$  சுற்றுப்பாதையுடன் ஒன்றுடன் ஒன்று  $ah$  இந்த இரண்டு சுற்றுப்பாதைகள் இணையாக இருக்கும், மேலும் அவை ஒன்றுடன் ஒன்று பக்கத்தை உருவாக்கலாம். கார்பன்  $uh$   $y$  பிணைப்பு எனவே இந்த இரண்டு  $p$  சுற்றுப்பாதைகள் மற்றும் கலப்பின  $p$  சுற்றுப்பாதைகள் ஒன்றுடன் ஒன்று இந்த இரு பிணைப்பை உருவாக்குகிறது. இந்த சுற்றுப்பாதைக்கு லார் எனவே இந்த கார்பன் கார்பன் கார்பன் ஹைட்ரஜன் சிக்மா பிணைப்பு அனைத்தும் நேர்கோட்டு மூலக்கூறில் மற்றும் செங்குத்தாக உங்களிடம்  $p$  சுற்றுப்பாதை உள்ளது, அவை ஒன்றுடன் ஒன்று  $um$  பின்னர் அவை அந்த  $p$  சுற்றுப்பாதைக்கு செங்குத்தாக பை பிணைப்பை உருவாக்குகின்றன. எனவே இது இந்த ஆர்பிட்டருடன் ஒன்றுடன் ஒன்று இந்த சுற்றுப்பாதையை ஒன்றுடன் ஒன்று சேர்க்கலாம், எனவே இதைப் பார்த்தால் இது 90 டிகிரிக்கு செங்குத்தாக உள்ளது, இந்த இரண்டு சுற்றுப்பாதைகளுக்கு இடையே உள்ள 90 டிகிரிக்கு செங்குத்தாக உள்ளது, எனவே நீங்கள் இதைப் பார்த்தால் இதைப் பார்த்தால் மூன்று சிக்மா பிணைப்புகளைக் கொண்டுள்ளது ஒரு கார்பன் கார்பன் சிக்மா பிணைப்பு உங்களிடம் ஒரு கார்பன் கார்பன் சிக்மா பிணைப்பு மற்றும் இரண்டு கார்பன் ஹைட்ரஜன் சிக்மா பிணைப்பு உள்ளது, அதுமட்டுமின்றி உங்களிடம் இரண்டு  $y$  பிணைப்புகள் உள்ளன, இந்த  $y$  பிணைப்புகள் இந்த இரண்டு அன்ஹிப்ரிஸ்  $pi$  சுற்றுப்பாதைகளின் ஒன்றுடன் ஒன்று உருவாகின்றன, எனவே நீங்கள் பார்த்தால் வலது உருளை வடிவமானது, உங்களிடம் மேல் மற்றும் கீழ் பகுதிகள் உள்ளன இந்த மூலக்கூறை நேர்கோட்டாக ஆக்குகிறது, இந்த கார்பன் கார்பன் பிணைப்புக்கும்  $ch$  பிணைப்புக்கும் இடையிலான பிணைப்பு கோணம் 180 டிகிரி ஆகும், பிணைப்பின் நீளம் ஒரு புள்ளி இரண்டு ஆர்ம்ஸ்ட்ராங் கார்பன் கார்பன் இரட்டைப் பிணைப்பை விட சிறியது மற்றும் இந்த பிணைப்பு நீளம் 1.09 ஆர்ம்ஸ்ட்ராங் இது அனைத்து வகையான கட்டமைப்பையும் நாங்கள் பார்த்தோம், நாங்கள் ஒரு உதாரணத்தை எடுத்துக் கொண்டோம், நாங்கள் கட்டமைப்பைப் பார்த்தோம், மேலும் இது கார்பன் ஹைட்ரஜன் சிக்மா பிணைப்பை உருவாக்குவதற்கு கார்பன் ஹைட்ரஜனுடன் கார்பன் மேல்நோக்கிச் செல்லும் எஸ்பி ஹைப்ரிஸ் ஆர்பிட்டலை உள்ளடக்கியது. இந்த கார்பன் எஸ்பி கலப்பின சுற்றுப்பாதையுடன் ஒன்றுடன் ஒன்று மற்றும் சிக்மா பிணைப்பை உருவாக்குவதற்கான அணுகுமுறையை இப்போது ஐ ஐபாக் அமைப்பில் அல்கைன்களின் பெயரிடல் மற்றும் ஐசோமெரிஸத்தைப் பார்ப்போம், அல்கைன்களின் பெயர்கள்  $a$  மற்றும்  $e$  பின்னொட்டுகளை மாற்றுவதன் மூலம் தொடர்புடைய அல்கேன்களில் இருந்து பெறப்படுகின்றன. உதாரணத்திற்கு  $y$  மற்றும்  $e$  உடன் தொடர்புடைய அல்கேன் இந்த மூலக்கூறின்  $iupac$  பெயர் இது அல்கைன் இந்த அல்கைன் தொடரின் முதல் உறுப்பினர் இந்த அல்கைனின்  $iupac$  பெயர் ஈத்தேன் தி கோ பதிலளிக்கும் அல்கேன் ஈத்தேன் என்று நீங்கள் பார்த்தால்,  $a$  மற்றும்  $e$  பின்னொட்டுகள்  $y$  ஆல் மாற்றப்பட்டுள்ளன, மேலும்  $e$  அடுத்த உதாரணத்தைப் பார்ப்போம், எனவே இந்த அல்கேனின் பெயர் ப்ரொப்பேன், அதனுடன் தொடர்புடைய அல்கீன் புரோபேன், எனவே இதன் முதல் இரண்டு  $uh$  உறுப்பினர்கள் தொடரில் ஒரே ஒரு அமைப்பு மட்டுமே உள்ளது அல்கா ஈத்தேன் ப்ரோபேன் ஈத்தேன் ப்ரோபேன் மற்றும் ஈத்தேன் புரொப்பேன் அடுத்த உறுப்பினர் பியூட்டேனுக்கு செல்லும் போது பியூட்டேன் விஷயத்தில் இரண்டு கட்டமைப்புகள் சாத்தியம் உள்ளது இதை நீங்கள் பார்க்கலாம், இதை ஆனால் ஒரு பியூட்டேன் என்று அழைக்கப்படுகிறது மற்றும் இரண்டு பியூட்டேன் செய்யலாம். இந்த சேர்மங்களின் மற்றும் இது ஒன்று மற்றும் இரண்டு என்பது இந்த மூலக்கூறில் இருக்கும் மூன்று பிணைப்பின் நிலையை குறிக்கிறது  $c5h8$  என்ற மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு கொண்ட அடுத்த மூலக்கூறுக்கு நீங்கள் செல்லும்போது மூன்று சாத்தியமான கட்டமைப்புகள் உள்ளன, மூன்று சாத்தியமான கட்டமைப்புகள் உள்ளன, எனவே இந்த இரண்டு சேர்மங்களும் அவற்றின் நிலையில் வேறுபடுகின்றன. இரட்டைப் பிணைப்புகள் எனவே இந்த சேர்மத்தின் பெயர் பென்ட் டீ பென்டேன் மற்றும் இது ஒரு பென்டேன் மற்றும் இந்த கலவை மூன்று மெத்தில் ஒரு பியூட்டேன் , எனவே இந்த அமைப்புகளைப் பார்த்தால் இவை இரண்டும் இந்த பின்புறம் கார்பன் சி 2 மற்றும் 3 க்கு இடையில் கார்பன் 1 மற்றும் 2 க்கு இடையில் வெவ்வேறு நிலைகளின் கீழ் இருக்கும் கார்பன் கார்பன்

டிரிபிள் பிணைப்பை நீங்கள் இங்கு பார்த்தால், இந்த இரண்டு சேர்மங்களுக்கும் இடையிலான இந்த உறவு நிலை ஐசோமர்கள் என்றும் இதேபோல் இந்த வழக்கில் இரட்டை இந்த கார்பன் ஒன்றுக்கும் இரண்டிற்கும் இடையே உள்ள மூன்று ஒன்றை இணைக்கவும் இங்கே இரண்டு மற்றும் மூன்று இவை இரண்டும் நிலை ஐசோமர்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன , மேலும் இந்த இரண்டு சேர்மங்களையும் ஒப்பிட்டுப் பார்த்தால் இது ஒரு நேர்கோட்டு ஒரு ட்ரான்ஸிட் ஒன்று இந்த இரண்டு சேர்மங்களுக்கும் இடையே உள்ள தொடர்பை இதற்கும் இதற்கும் இடையே உள்ள சங்கிலி ஐசோமர்கள் ஆகும். சங்கிலி ஐசோமர்கள், ஏனெனில் இது ஒரு நேரியல் என்பது ஒரு கிளைத்த ஒன்றாகும் , இது ஐசோமெரிஸத்தைப் பற்றியது, அவை அனைத்தையும் பார்க்க முடியும், அவை ஒரே மூலக்கூறு சூத்திரத்தைக் கொண்டுள்ளன, ஆனால் வெவ்வேறு கட்டமைப்புகள்,

எனவே இவை நேரியல் கட்டமைப்புகள்,

எனவே அவை மூன்று பிணைப்பின் நிலையில் வேறுபடுகின்றன. பொசிஷனல் ஐசோமர்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன, ஆனால் இதனுடன் ஒப்பிடும் போது அவை செயின் ஐசோமர்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன, இது கிளைத்த ஒன்று, இது ஒரு நேரியல் ஒன்று. அடுத்து அல்கைன்களைத் தயாரிப்பதைப் பார்ப்போம் . \_ தொழில்நுறையினர் இந்த முறையைப் பயன்படுத்தி எதிரைத் தயாரிக்கப் பயன்படுத்துகின்றனர், ஏனெனில் இது முக்கியமான அல்கைன்களில் ஒன்றாகும், ஏனெனில் புதிய கரிம சேர்மங்களை உருவாக்குவதற்கும் பொருட்களை உருவாக்குவதற்கும் ஈதனை நாம் பரவலாகப் பயன்படுத்துகிறோம். ஆஸ்ட்ரலின் கொடுக்கலாம் மற்றும் இந்த ஈதன் தஞ்சம் என்பது ஒரு பொதுவான பெயர், இது ஒரு திடமான கலவை என்று சொல்லுங்கள், திட கலவை திட கலவையை நீங்கள் தண்ணீருடன் சுத்திகரிக்கும் போது ஈத்தேன் வாயுவாகவும் , கால்சியம் கார்பனேட்டில் இருந்து கால்சியம் கார்பைடு உருவாகிறது. ஆக்சைடு மற்றும் கார்பன் டை ஆக்சைடு கார்பனுடன் கால்சியம் ஆக்சைடுடன் வினைபுரியும் போது நீங்கள் கால்சியம் கார்பைடு மற்றும் கார்பன் மோனாக்சைடை உருவாக்குகிறீர்கள் இங்கே ah இரண்டு மூலக்கூறுகளை உள்ளடக்கியது நீரை உருவாக்கலாம் ஆஹா உன்னால் முடியும் ஆ இது தான் வினையில் ஈடுபடும் கால்சியம் கார்பனேட் என்பது நீங்கள் சூடாக்கும் போது கால்சியம் ஆக்சைடை உருவாக்குகிறது மற்றும் இந்த கால்சியம் ஆக்சைடை நீங்கள் கார்பனுடன் வினைபுரியும் போது கால்சியம் கார்பைடை உருவாக்குகிறீர்கள் இதை நீங்கள் தண்ணீருடன் சுத்திகரிக்கும் போது ஈத்தேன் வாயுவை உருவாக்கலாம் எனவே, ஈதனைத் தயாரிப்பதற்கான அடுத்த உறு அணுகுமுறை ஈதனைத் தயாரிப்பதற்கான பொதுவான அணுகுமுறையை தொழில்நுறை எவ்வாறு பயன்படுத்துகிறது என்பது உம் டைஹைட்ரோ டைஹலோஜெனேஷன் எதிர்வினைகள், எடுத்துக்காட்டாக, இந்த ஒரு டை ஹலோ கலவை இருந்தால்,

எனவே இதை நீங்கள் டிரோமோ அல்கேனுடன் ஆல்கஹாலிக் ஒரு அடிப்படையாகக் கொண்டு சிகிச்சையளிக்கும்போது

எனவே இது இந்த ஹைட்ரஜனை அகற்றலாம் இது ஒரு தளம் இது ஹைட்ரஜனில் ஒன்றை நீக்கலாம் எடுத்துக்காட்டாக நீங்கள் உருவாக்கும் இந்த ஹைட்ரஜனை நீக்கினால் இப்படி எழுதுவோம் அடிப்படை புரோட்டானை நீக்கலாம்

எனவே இந்த விஷயத்தில் அடிப்படை இந்த புரோட்டானை நீக்கும் நீங்கள் அல்கைனைலை உருவாக்கும் புரோமைடு வினைல் புரோமைடு இடைநிலை என்று அழைக்கப்படுகிறது , இதை நீங்கள் உருவாக்கியவுடன், நீங்கள் ஒரு வலுவான அடித்தளத்துடன் வினைபுரிய வேண்டும், இந்த அல்கீன் மற்றும் பொட்டாசியம் புரோமைடு மற்றும் தண்ணீரை நீங்கள் உற்பத்தி செய்ய வேண்டும். இந்த எதிர்வினைவுகளில் e துணைப் பொருள்,

எனவே இந்த புரோட்டானை அகற்ற போதுமான அளவு இல்லாத பொட்டாசியம் ஹைட்ராக்சைடு ஆல்கஹாலிக் k ஐ உருவாக்கினால், இப்போது இந்த புரோட்டானை நீங்கள் அகற்ற வேண்டும், எனவே நீங்கள் சோடோமைடு போன்ற வலுவான அடித்தளத்தைப் பயன்படுத்த வேண்டும், மேலும் இது சாத்தியமாகும் . இப்போது ns2 இது புரோட்டானை அகற்றக்கூடிய மற்றொரு டைஹைட்ரேட்டர் ஆலஜனேற்றத்தை நீங்கள் உற்பத்தி செய்யக்கூடிய அடிப்படையாகும், இது இரண்டு படிகளை உள்ளடக்கியது, இதில் நீங்கள் செய்ய வேண்டியது பைட் தயாரிப்பு சோடியம் புரோமைடு மற்றும் அம்மோனியாவாக இருக்கும்,

எனவே முதலில் இங்கே உள்ள பாசிகளில் ஒன்றை நீக்குகிறது. ஆ புரோட்டான் உண்மையில் நீங்கள் டைஹைட்ரோ ஆலஜனேற்றம் செய்யும் அடிப்படையாகும், மேலும் இந்த அல்கைனைல் புரோமைடில் இருந்து புரோட்டானை அகற்ற வலுவான அடித்தளத்தை நீங்கள் பயன்படுத்த வேண்டும், பின்னர் நீங்கள் அல்கைனாக மாற்றலாம் இது அல்கைன்களை உருவாக்க நாங்கள் பயன்படுத்தும் மற்றொரு செயல்முறை இது வரை கார்பன்-கார்பனின் கட்டமைப்பைப் பார்த்தோம். மூன்று பிணைப்பு பின்னர் சாதாரண கலாச்சாரம் ஐசோமெரிசம் பின்னர் அல்கைன்கள் தயாரித்தல் இரண்டு அணுகுமுறைகளை நாங்கள் பார்த்தோம் ஒன்று தொழில்நுறையானது கால்சியம் கார்பனேட் கால்சியம் கார்பனேட்டைப் பயன்படுத்தி வெப்பம் மற்றும் வாயுவை எவ்வாறு தயாரிக்கலாம் நீங்கள் சூடுபடுத்தும் போது அது கார்பன் கால்சியம் ஆக்சைடை கொடுக்கிறது, கால்சியம் ஆக்சைடை கார் ஆ கார்பனுடன் வினைபுரிந்து கால்சியம் கார்பைடை கொடுக்கலாம், அது கார்பைடை உண்டாக்குகிறது என்று நீங்கள் தண்ணீருடன் சுத்திகரிக்கும்போது அது ஈத்தேன் வாயுவை உருவாக்குகிறது என்பதை நாங்கள் பார்த்தோம். முதலில் ஆல்கஹாலிக் கோஹ் கொண்டு சிகிச்சையளிக்கக்கூடிய விசினல் டைஹாலோ கலவையை நீங்கள் வினைல் ஹாலைடாக மாற்றலாம், அதை மேலும் வலுவான அடித்தளத்துடன் வினைபுரியலாம், பின்னர் அல்கைன்களைப் பற்றி முந்தைய வகுப்புகளில் பார்த்தது போல் அல்கைனின் அடுத்த இயற்பியல் பண்புகளைப் பெறலாம். ஆல்கீன்கள் தொடரின் முதல் மூன்று உறுப்பினர்கள் ஈதன் புரோமைன்

பியூட்டேன் அவர்கள் வாயு அடுத்த எட்டு உறுப்பினர்கள் c phi 2 c 13 c 5 ha 2 இருபத்தி நான்கு அவை திரவம்

எனவே அடுத்த எட்டு உறுப்பினர்கள் திரவ கலவைகள் பின்னர் அனைத்து திட கலவைகள் உயர் மூலக்கூறு அல்கைன்கள் அவை திட சேர்மங்கள் அவை நிறமற்றவை ஆல்கேன்களாகவும், ஆல்கீன்கள் நிறமற்றவையாகவும் இருக்கும் ஈதனைத் தவிர அது பூண்டு வரிசையை தருகிறது, மீதமுள்ளவை நீர்ற்றவை ஆல்கேன்களின் அடர்த்தியை நாம் முன்பு பார்த்தது போல் ஆல்கேன் என்றால் அவை எஸ். எஸ் ஒரு தண்ணீரை விட குறைவானது,

எனவே அவைகளும் குறைவான துருவ சேர்மங்கள், அவை தண்ணீருடன் நன்றாக கலக்கப்படுவதில்லை, ஆனால் அவை கரிம கரைப்பான்களில் நன்கு கரையக்கூடியவை, நீங்கள் உருகும் புள்ளி மற்றும் கொதிநிலை அடர்த்தியைப் பார்த்தால் . நீங்கள் மூலக்கூறு எடையை அதிகரிக்கும்போது, ஆல்கேன் மற்றும் ஆல்கீன்களின் விஷயத்தை நாம் பார்த்தது போல, ஹோமோலோகஸ் சேர்மங்கள் மற்றும் ஆல்கீன் மற்றும் ஆல்கேன்களுடன் ஒப்பிட்டுப் பார்த்தால், அவை நேரியல் மூலக்கூறாக இருப்பதால், அவை ஒன்றுக்கொன்று மிக எளிதாக அடுக்கி வைக்கும். ஆல்கீன்களுக்கு அவை அதிக கொதிநிலை மற்றும் உருகும் புள்ளிகளைக் காட்டுகின்றன ,

எனவே இப்போது அல்கைன்களின் இரசாயன பண்புகளைப் பார்ப்போம், முதலில் ஈதனைப் பார்ப்போம் . இந்த விஷயத்தில் ஹைட்ரஜனுடன் நீங்கள் இதைப் பார்த்தால், sp2 ஹைப்ரி எஸ்பி கலப்பின சுற்றுப்பாதை கார்பன் இந்த ஹைட்ரஜனின் சுற்றுப்பாதையுடன் மேலெழுந்து கார்பன் ஹைட்ரஜனை உருவாக்குகிறது. சிக்கமா பிணைப்பு

எனவே நீங்கள் இதைப் பார்த்தால், ஆல்கேனைப் பார்த்தால், s தன்மை அதிகரிக்கிறது, இது sp3 கலப்பின சுற்றுப்பாதையை உள்ளடக்கியது . உருவாக்கம்

எனவே s தன்மை இங்கு 50 சதவீதம் உள்ளது அதாவது எலக்ட்ரான் அடர்த்தி எலக்ட்ரான் இதில் பிணைப்பு உருவாக்கம் கார்பனுக்கு மிக அருகில் உள்ளது மற்றும் எலக்ட்ரோ வேறுவிதமாகக் கூறினால் இந்த கார்பனின் எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி அதிகரிக்கிறது ஏனெனில் இந்த கார்பனில் s தன்மை அதிகமாக உள்ளது.

எனவே அடித்தளமானது ஹைட்ரஜனை ஹைட்ரஜனை எளிதாக நீக்கிவிடலாம் இதைப் போலவே இதையும் உற்பத்தி செய்யலாம், சோடா அமைடுடன் வினைபுரியலாம் , நிச்சயமாக நீங்கள் அல்கைல் ஹாலைடுடன் வினைபுரியலாம், பிறகு நீங்கள் இந்த பகுதியை இணைக்கலாம், இது மிகவும் பயனுள்ள எதிர்வினையாகும். எனவே, காரங்களின் அமிலத்தன்மையை ஆல்கீன்கள் மற்றும் ஆல்கேன்களுடன் ஒப்பிட்டுப் பார்த்தால், நான் சொன்னது போலவே இது மிகவும் அமிலமானது, மேலும் இது மோரியஸ் தன்மையின் காரணமாக எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டியை அதிகரிக்கிறது மற்றும் அடித்தளத்தை எளிதாக நீக்குகிறது. ஹைட்ரஜன் ஒரு புரோட்டானாகவும், இது அதிக அமிலத்தன்மையுடையதாகவும் , அல்கைனுடன் ஒப்பிடும்போது இது அமிலத்தன்மை குறைவாகவும் உள்ளது, ஆனால் ஆல்கேனுடன் ஒப்பிடும்போது இது மிகவும் அமிலமானது, இந்த மூன்று ஹைட்ரோகார்பன்களில் இந்த குறைந்தபட்ச பிளாஸ்டிக் இந்த இரண்டும் நிறைவுற்ற நிறைவுறா நிறைவுற்ற ஹைட்ரோகார்பன்கள் , எனவே நீங்கள் வெவ்வேறு அல்கைன்களுக்கு இடையில் ஒப்பிட்டுப் பார்த்தால், இது அதிகமாக இருக்கும். இதனுடன் ஒப்பிடும்போது, உங்களிடம் மெத்தில் குழு இருப்பதால், அது இந்த அமைப்பிற்கு எலக்ட்ரானைக் கொடுக்க முடியும், மேலும் நீங்கள் சென்றால் இது குறைந்த அமிலமாக இருக்கும்

எனவே இப்போது ஹைட்ரஜன் அல்கைன்கள் வினையூக்கத்தின் முன்னிலையில் ஹைட்ரஜனுடன் உடனடியாக எதிர்வினைக்கு உட்படக்கூடிய சில முக்கியமான எதிர்வினைகளைப் பார்ப்போம். பல்வேடியம் பிளாட்டினம் நிக்கலைப் போலவே இது ஆல்கீனைக் கொடுக்க கூடுதலாகப் பெறலாம் , ஆல்கீனை மேலும் ஆல்கேனாகக் குறைக்கலாம் ,

எனவே நீங்கள் அல்கைனை எடுத்துக் கொண்டால் வினையூக்க வினையூக்கி அமைப்பைப் பொறுத்தது மற்றும் நீங்கள் பல்வேடியம் வினையூக்கியைப் பயன்படுத்தினால் ஹைட்ரஜனின் விலையை நேரடியாகக் குறைக்கலாம். முதலில் ஆல்கேனாக மாற்றப்பட்டு அல்கீன் ஆல்கேனாக மேலும் குறைப்புக்கு உள்ளாகிறது, முதல் வகுப்பை நீங்கள் நினைவில் வைத்திருந்தால், என்ன நடக்கிறது என்பதை நான் உங்களுக்குக் காண்பித்தேன் , இறுதியாகப் பிரிக்கப்பட்ட உலோக மேற்பரப்பின் மேற்பரப்பில் இந்த ஹைட்ரஜன் உறிஞ்சுதலைப் பார்க்கிறீர்கள், பின்னர் உங்கள் அல்கைனும் அதை உறிஞ்சுகிறது. ஆஹா, உங்களிடம் y பிணைப்பு தொடர்பு இருந்தால் உலோகத்துடன் தொடர்பு கொள்ளலாம், அதை மேற்பரப்பில் பார்த்தவுடன் ஹைட்ரஜன் அல்கைனுக்கு மாற்றப்படும், பின்னர் நீங்கள் அல்கைல் உலோக இடைநிலையைப் பெறுவீர்கள், அது மற்றொரு ஹைட்ரஜனுடன் வினைபுரியலாம், பின்னர் நீங்கள் அல்கீனைப் பெறுவீர்கள் இந்த வழியில் ஆல்கீனை மேலும் அல்கேனாக மாற்ற முடியும்,

எனவே நீங்கள் மறுபுறம் பயன்படுத்தினால், இந்த கட்டத்தில் எதிர்வினையை நிறுத்தலாம். ஒரு நேரியல் வினையூக்கி குயினோலினின் இருப்பு மற்றும் இந்த வினையூக்கியின் செயல்பாட்டினை நீங்கள் ஆல்கீனை உருவாக்கியவுடன் அது மேலும் ஆல்கீனை ஆல்கேனாக குறைக்க முடியாது,

எனவே எதிர்வினை நிலைமைகளைப் பொறுத்தது,

எனவே நீங்கள் அல்கீன் அல்லது ஆல்கேனைப் பெற விரும்புகிறீர்கள். மற்றும் ஹைட்ரஜன் கார்பன்-கார்பன் டிரிபிள் பிணைப்பின் அதே பக்கத்தைச் சேர்க்கும் வினையூக்க ஹைட்ரஜனேற்ற வினைகளைப் பயன்படுத்தி, அல்கீன்கள் மற்றும் ஆல்கேன்கள் மற்றும் ஆல்கீன்கள் பற்றிய விவாதத்தின் போது நாம் பார்த்த ஸ்டீரியோ குறிப்பிட்ட எதிர்வினையாகும். சோடியம் திரவ அம்மோனியாவைப் பயன்படுத்தி டிரான்ஸ் uh ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரியுடன் ஆல்கீன்களுக்கு, டிரான்ஸ் ஆல்கீன்களின் தயாரிப்பின் போது நாம் பார்த்தோம் , அடுத்த எதிர்வினை ஆலசன் அல்கைன்களுடன் சேர்க்கப்படுவதால்

, எடுத்துக்காட்டாக புரோமினுடன் சிகிச்சையளிக்கும் போது ஆலசனுடன் உடனடியாக எதிர்வினைக்கு உட்படுகிறது. இந்த கார்பன் கார்பன் டிரிபிள் பிணைப்புடன் கூடுதலாகப் பெறலாம், நீங்கள் ஒரு இரண்டு டிப்ரோமோ ஈத்தீன் ஆ ஐ உருவாக்கலாம் ,

எனவே இந்த விஷயத்தில் விசினல் இரண்டும் கார்ப் இந்த புரோமினுடன் பிணைந்துள்ளது இந்த கூட்டல் வினையானது எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் வினையாகும், மேலும் இது கடைசி வகுப்பை நீங்கள் முக்கிய இடைநிலையாக மாற்றுவதை நாங்கள் பார்த்தோம், பின்னர் அது இந்த டையோடை டிப்ரோமோ கலவைக்கு கொண்டு வந்து தாக்குகிறது, இது மேலும் மற்றொரு புரோமினுடன் எதிர்வினைக்கு உட்படுத்தப்படலாம். டெட்ரா புரோமோஎத்தேன் இருந்தால் , நீங்கள் இந்த கலவையை உருவாக்கலாம், இதில் எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினை ஹைட்ரஜன் ஹாலைடை சேர்ப்பது , இயக்கவியல் என்பது அல்கீன்களுக்கு நேற்று நாம் பார்த்ததைப் போன்றது மற்றும் ஹைட்ரஜன் ஹைலைடு விஷயத்தில், புரோபேன் ஹைட்ரஜனுடன் சிகிச்சையளிக்கும்போது புரோபானஸ் உதாரணத்தை எடுத்துக்கொள்வோம் . ஹைட்ரஜன் புரோமைடு, மார்கோனிகோ தயாரிப்பின் மூலம் வினையானது இந்த விஷயத்தில் ஆ டீ டீ தாய் புரோமோ ஆ புரோபேன் உற்பத்தி செய்யலாம் . மற்றொரு ஹெஸ்பிஆர் விஆர் மைனஸ் இந்த கார்போகேஷனுடன் வினைபுரியும் நீங்கள் இதைப் பார்த்தால் இதை ஜெமினா என்று அழைக்கப்படுகிறது டைப்ரோமைடு மற்றும் அருகில் கார்பன் அணுக்கள் இருந்தால் இதை விஷனல் புரோமைடு வைசினல் டைப்ரோமைடு என்று அழைக்கப்படுகிறது,

எனவே முதலில் ஹைட்ரஜனைச் சேர்ப்பதைப் பார்த்தோம், பின்னர் ஆலஜனைப் பார்த்தோம், அங்கு நீங்கள் டெட்ரா ஹாலோ கலவையை உருவாக்கலாம். இந்த முறையைப் பயன்படுத்தி ஹைட்ரஜன் ஹைலைடு ஒரு ஜெமினல் டைஹாலோ கலவையை உருவாக்கலாம் மற்றும் இந்த எதிர்வினையின் கீழ் இரண்டு ஹாலஜனும் ஒரு சிறிய கூட்டல் மூலம் நிகழ்கிறது , அடுத்த உதாரணம் தண்ணீரைச் சேர்ப்பது, ஆஹா கடைசி வகுப்பில் இந்த ஆல்கீனும் தண்ணீருடன் சேர்க்கலாம் . ஒரு கார்போனைல் கலவை ஆ, இதை உதாரணமாக புரோபேன் என்று எடுத்துக்கொள்வோம், நீங்கள் ஒரு தண்ணீருடன் வினைபுரியும் போது அது 50 முதல் 60 டிகிரி செல்சியஸ் வரை வெப்பமடையும் போது அது கூடுதல் எதிர்வினைக்கு உட்படும் . ஐசோமரைஸ்டு கீட்டோன் ஆஸ்டியோவாக ஆல்கேன் ஆல்கெய்னைச் சார்ந்தது . நீரேற்றம் செய்ய, நீங்கள் இந்த மிக முக்கியமான எதிர்வினையை அசிடால்டிஹைடு பெறுவீர்கள் ,

எனவே hso4 மற்றும் சல்பூரிக் அமிலம் மற்றும் அல்கேன் முன்னிலையில் தண்ணீருடன் கூடுதலாக உட்செலுத்தப்படும், இது கார்போனைல் கலவையை ஐசோமரைஸ் செய்யக்கூடிய இந்த உள் வடிவத்தை அடுத்த உதாரணம் ஆஸ்கோலிசிஸ் ஆகும்,

எனவே அல்கேன் எதிர்வினைக்கு உட்படுத்தலாம். எடுத்துக்காட்டாக , ஓசோனுடன் இந்த சேர்மத்தை ஓசோனுடன் வினைபுரிந்தால் அது ஓசோனைடு எதிர்வினைக்கு உட்படுத்தலாம். ஓசோனைடு நீருடன் வினைபுரியும் போது எரிச்சலூட்டும். இரண்டு பியூட்டேனை எடுத்துக் கொள்வோம் . நீங்கள் தண்ணீருடன் வினைபுரிந்து, இந்த டைக்டோனைக் கொடுக்க பிளவு ஏற்படலாம்,

எனவே நீங்கள் ஆக்சிஜனேற்றத்திற்கு வேறு ரியாஜெண்ட்டன் சிகிச்சையளிக்கும்போது ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடு மேலும் கார்பாக்சிலிக் அமிலமாக மாற்றப்படலாம்,

எனவே உங்களிடம் அல்கைன் அல்கேன் இருந்தால் ஓசோனுடன் வினைபுரிந்து கொடுக்கலாம். ஓசோனைட் மேலும் தண்ணீருடன் வினைபுரிந்து கார்போனைல் கலவையை பெறுவதற்கு இது மிகவும் பயனுள்ள எதிர்வினை செயற்கை வேதியியல் கடைசி உதாரணம் பாலிம் ஆகும். erization எதிர்வினை எனவே இரண்டு வகையான பாலிமரைசேஷன் எதிர்வினைகள் அல்கைனுடன் சாத்தியமாகும், ஒன்று நேரியல் எடுத்துக்காட்டாக ஆஸ்டிலின் பாலிமரைசேஷனுக்கு உட்பட்டது மற்றும் பாலிமருக்கு வழங்குவதற்கான சில நிபந்தனைகள் இது ஒரு பொதுவான சூத்திரம் என்று நீங்கள் பார்த்தால், நீங்கள் இரட்டைப் பிணைப்பைக் கொண்ட ஒரு இணைந்த அமைப்பு இது போன்ற பிணைப்பு இரட்டைப் பிணைப்பு

எனவே நல்ல கடத்திகள் மற்றும் உலோகங்களுடன் ஒப்பிடும்போது இவை எடை குறைவாக இருக்கும், மேலும் அவை நல்ல கடத்திகளாகப் பயன்படுத்துகின்றன, இது நேரியல் பாலிமர்களுக்கு ஒரு எடுத்துக்காட்டு, மேலும் நீங்கள் ஒன்றாக வினைபுரியும் போது அவை சுழற்சி கலவையை வழங்க முடியும். பென்சீனுக்கு அலிபாடிக் சேர்மத்தை நறுமண சேர்மமாக மாற்றுவதற்கு இந்த மிக முக்கியமான உதாரணத்தை கொடுக்க , உதாரணமாக நீங்கள் 600 டிகிரி செல்சியஸ் வெப்பநிலையில் இந்த அல்கைனை எடுத்துக் கொண்டால் , பென்சீன் வழித்தோன்றல்களை உருவாக்குவதற்கும் அதனுடன் தொடர்புடைய சேர்மங்களை உருவாக்குவதற்கும் பென்சீனுக்கு இந்த மிகவும் பயனுள்ள வினையை கொடுக்க ட்ரைமரைசேஷன் செய்யலாம். சாயங்கள் மற்றும் பிற பயன்பாட்டு பாகங்களில் பயனுள்ளதாக இருக்கும், மேலும் எளிய ஈத்தேனுக்குப் பதிலாக நீங்கள் எடுத்துக்காட்டாக ப்ராபனையும் பயன்படுத்தலாம் இச்சேர்மத்தை நாம் சூடாக்கினால், இந்த ட்ரைமீதில் மாற்றியமைக்கப்பட்ட பென்சீனைக் கொடுக்க இந்த நிலைமைகளின் கீழ் அவை ட்ரைமரைசேஷன் செய்யப்படலாம் என்று வைத்துக்கொள்வோம்,

எனவே இன்று நீங்கள் ஆய்வு செய்த அனைத்தையும் சுருக்கமாகக் கூறுவோம்,

எனவே முதலில் நாம் கார்பன் கார்பன் மூன்று பிணைப்பின் அமைப்பைப் பார்த்தோம். வேதியியல் பண்புகளில் இரசாயன பண்புகளை விட அனைத்து வகையான இயற்பியல் பண்புகளையும் தயாரிப்பதைக் கண்டோம் . நீங்கள் சிஸ் ஆல்கீனை உருவாக்க விரும்பினால், நீங்கள் ஹைட்ராலிக் ஹைட்ரஜனேற்றம் செய்யலாம் மற்றும் பல்லேடியம் லிண்ட்லர் வினையூக்கியைப் பயன்படுத்தி நீங்கள் ஒரு சிஸ் அல்கீனை உருவாக்கலாம் , நீங்கள் டிரான்ஸ் அல்கீனை உருவாக்க விரும்பினால், நான் சோடியம் திரவ அம்மோனியாவைப் பயன்படுத்தலாம் ஒற்றை எலக்ட்ரான் பரிமாற்ற வினைகள் மற்றும் மறுபுறம்

நீங்கள் நன்றாகப் பிரிக்கப்பட்ட பல்வேடியம் பிளாட்டினம் நிக்கல் அடிப்படையிலான வினையூக்கியைப் பயன்படுத்தினால் நேரியல் வினையூக்கியை ஒப்பிடும் போது ஹைட்ரஜன் ஆல்க்கீன் ஆ உடன் கூடுதலாக வினைபுரியும் . டெட்ரா ஹாலோ கலவை மற்றும் இது ஹைட்ரஜன் ஹைலைடுடன் எதிர்வினைக்கு உட்படலாம், எடுத்துக்காட்டாக, இது எலக்ட்ரோஃபிலிக் கூட்டல் எதிர்வினை மூலம் செல்கிறது, மேலும் இது மார்க்கோவ்னிகோவ் விதியைப் பின்பற்றுகிறது, எடுத்துக்காட்டாக, நீங்கள் ஹைட்ரஜன் புரோமைடைச் சேர்த்தால், இரண்டையும் பெறலாம் , புரோமின் அணுக்கள் இரண்டையும் சேர்க்கலாம். மற்றும் அதே கார்பன் அணுவை உதாரணமாக நீங்கள் புரொப்பேன் எடுத்துக் கொண்டால் 2 2 டிப்ரோமோ ப்ரோபேன் கிடைக்கும் இது மிகவும் பயனுள்ள வினையாகும், ஹைட்ரஜன் ஹைலைடுடன் அந்த வினையை விரும்பி நீரேற்றம் செய்வதைப் பார்த்தோம் . இது ஒரு விளிம்பு விதியைப் பின்பற்றுகிறது மற்றும் நீங்கள் கார்போனைல் கலவையாக மாற்றலாம் மற்றும் நீங்கள் ஆல்டிஹைட் அல்லது கெட் பெறக்கூடிய அடி மூலக்கூறைப் பொறுத்தது. இந்த எதிர்வினை பொதுவாக மிதமான வெப்பநிலையில் மேற்கொள்ளப்படுகிறது, பின்னர் நாங்கள் கடல்சார் ஆய்வைப் பார்த்தோம், நீங்கள் அல்கைனை டைகார்போனைல் சேர்மமாகவும் மாற்றலாம், மேலும் நீங்கள் ஓசோனுடன் அல்கேன் சேர்ப்பதன் மூலம் ஆர்சோனாய்டை உருவாக்கலாம். அந்தந்த கலவை மற்றும் எடுத்துக்காட்டாக, நீங்கள் தண்ணீருடன் சிகிச்சை செய்தால், டைஹாலோ டை கார்போனைல் கலவை கிடைக்கும், நீங்கள் ஹைட்ரஜன் பெராக்க்சைடைப் பயன்படுத்தினால், அதை மேலும் பிளவுபடுத்தி ஒரு டிகாபாக் அமிலங்களைப் பெறலாம் மற்றும் நாங்கள் பார்த்த விரிவுரையின் கடைசி பகுதி மற்றும் இது புதிய கரிம சேர்மங்கள் மற்றும் பொருட்களை உருவாக்க ஈதன் மிகவும் முக்கியமானது , இது தொழில்துறையானது கால்சியம் ஆக்சைடு மற்றும் கார்பனின் எதிர்வினையிலிருந்து ஈதனை உற்பத்தி செய்கிறது, எனவே கால்சியம் ஆக்சைடு உறு கார்பனுடன் வினைபுரிந்து கால்சியம் கார்பைடு கால்சியம் கார்பைடை உருவாக்க முடியும். தண்ணீரால் சுத்திகரிக்க இது ஈத்தேன் வாயுவை அளிக்கும் மற்றும் இது பல்வேறு கரிம சேர்மங்களுக்கு மிக முக்கியமான தொடக்க முன்னோடியாகும், உதாரணமாக இதை நீங்கள் நேரியல் செய்ய முடியும். uh பாலிமரைசேஷன் இது பல்வேறு பயன்பாடுகளுக்கு பரவலாகப் பயன்படுத்தப்படும் மிகவும் நல்ல கடத்தியான ஒருங்கிணைந்த பாலிமர்களைக் கொடுக்க முடியும், மேலும் இது ஒரு எடையாக இருக்கலாம், இது உலோகங்களுடன் ஒப்பிடும்போது அவை குறைந்த எடையைக் கொண்டுள்ளன, பின்னர் அவைகளும் மேற்கொள்ளப்படலாம் என்பதை நாங்கள் பார்த்தோம். ட்ரைமரைசேஷன் பென்சீன் மற்றும் மருந்துத் தொழில்களில் சாயங்கள் மற்றும் பிற நறுமண சேர்மங்களில் மிகவும் முக்கியமானவை இத்துடன் என் விரிவுரையை முடிக்கிறேன் மிக்க நன்றி