

ஐஐடி கவுகாத்தி வேதியியல் துறையைச் சேர்ந்த புண்ய மூர்த்தி , இந்த வகுப்பில் ஐஐடி பால் திட்டத்திற்கு உங்களை வரவேற்கிறோம் இந்த சேர்மத்தைப் பார்த்தால், அதில் ஒரு கார்பன் மட்டுமே நான்கு ஹைட்ரஜன் அணுக்களுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது, இங்கே உங்களிடம் இரண்டு கார்பன் அணுக்கள் உள்ளன, அவை ஒன்றாக இணைக்கப்பட்டுள்ளன, மேலும் ஒவ்வொரு கார்பனும் மூன்று ஹைட்ரஜன் அணுக்களுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது, இது ஈத்தேன் என்று அழைக்கப்படுகிறது . மூன்று கார்பன் அணுக்கள் புரொப்பேன் என்றும், 4 பியூட்டேன் என்றும் அழைக்கப்படுகிறது, எனவே அவை ஆற்றலின் முக்கிய ஆதாரமாக விளையாடலாம், நீங்கள் 1bg cng பெட்ரோல் டீசல் பாலிதீன் பேக் பெயிண்ட் மருந்தை நன்கு அறிந்திருக்க வேண்டும், மேலும் எல்பிஜியைப் பார்த்தால் சுருக்கமாக இருக்கும். திரவ பெட்ரோலிய வாயுவின் வடிவத்தை நாங்கள் எரிபொருளாகப் பயன்படுத்துகிறோம் மற்றும் சிஎன்ஜியின் சுருக்கப்பட்ட இயற்கை எரிவாயு மற்றும் பெட்ரோல் டீசல் ஆகியவை பெட்ரோலியத்திலிருந்து ஒரு பகுதியளவு வடிகட்டுதலால் பெறப்படுகின்றன. மீ பூமியின் மேலோடு நாம் அவற்றை ஆட்டோமொபைல் எரிபொருட்கள் பாலிதீன் பைகளாகப் பயன்படுத்துகிறோம், இதுவும் எத்திலீன் சம்பந்தப்பட்ட ஒரு பொருளாகும், இந்த பொருளை உருவாக்க ஹைட்ரோகார்பன் மற்றும் பாலிதீன் பையாகப் பயன்படுத்துகிறோம் , அதேபோல் ஹைட்ரோகார்பன்கள் மருந்துகளிலும் வண்ணப்பூச்சுகளிலும் பயன்பாடுகளைக் கண்டுபிடிக்கின்றன.

எனவே அவை தினசரி வாழ்வில் முக்கிய பங்கு வகிக்கின்றன, எனவே ஹைட்ரோகார்பன்களை மூன்று வகைகளாகப் பிரிக்கலாம், எனவே எரிபொருட்கள் ஹைட்ரோகார்பன்களின் கலவையாக இருப்பதைப் பார்த்தோம், இப்போது அவற்றைப் பரவலாக மூன்று வகைகளாகப் பிரிக்கலாம் நிறைவுற்ற ஹைட்ரோகார்பன்கள் நிறைவுறா ஹைட்ரோகார்பன்கள் நறுமண ஹைட்ரோகார்பன் எடுத்துக்காட்டுகள் செறிவூட்டப்பட்ட வெறும் ஈத்தேன் புரொப்பேன் இந்த மூலக்கூறுகளைப் பார்த்தால் அவற்றில் கார்பன் கார்பன் ஒற்றைப் பிணைப்பு உள்ளது, கார்பன் கார்பன் ஒற்றைப் பிணைப்புகளைக் கொண்ட ஹைட்ரோகார்பன்கள் அது நேரியாகவும் இருக்கலாம், சுழற்சியாகவும் இருக்கலாம் இந்த மூலக்கூறு மூன்று கார்பன் அணுக்களைக் கொண்டுள்ளது, இங்கே நேரியல் மூலக்கூறு மூன்றும் உள்ளது கார்பன் அணு உங்களிடம் உள்ளது, இதில் நான்கு கார்பன் அணுக்கள் உள்ளன, இது சைக்ளோப்ரோபேன் என்று அழைக்கப்படும் ஒன்று மூடப்பட்டுள்ளது, இது புரோபேன்,

எனவே இவை உதாரணங்கள் கார்பன்-கார்பன் ஒற்றைப் பிணைப்புகளைக் கொண்ட நிறைவுற்ற ஹைட்ரோகார்பன் சேர்மங்களுக்கு, கார்பன் கார்பன் பல பிணைப்புகளைக் கொண்ட நிறைவுறா ஹைட்ரோகார்பன்கள் கார்பன் சேர்மங்களுக்கு உதாரணமாக இந்த மூலக்கூறு கார்பன் கார்பன் இரட்டைப் பிணைப்பைக் கொண்டுள்ளது , எனவே கார்பன் மீண்டும் இரண்டு ஹைட்ரஜன் அணுவுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது என்று எழுதலாம் . இது ஒரு கார்பன் கார்பன் இரட்டைப் பிணைப்பைக் கொண்டுள்ளது, எனவே இந்த மூலக்கூறில் கார்பன் கார்பன் மூன்று பிணைப்பு உள்ளது , எனவே இந்த கலவைகள் நிறைவுறா ஹைட்ரோகார்பன்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன , எடுத்துக்காட்டாக, உங்களிடம் நான்கு கார்பன் அணுக்கள் இருக்கும்போது இது சுழற்சியாக இருக்கலாம் , எனவே உங்களிடம் கார்பன்-கார்பன் பல பிணைப்புகள் இருக்கும் போதெல்லாம். இரட்டைப் பிணைப்பு மூன்று பிணைப்புகள் அந்த கலவை ஹைட்ரோகார்பன்கள் அன்சாச்சுரேட்டட் ஹைட்ரோகார்பன்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன, இந்த இரண்டு ஹைட்ரோகார்பன்களுக்கு இடையே உள்ள வித்தியாசம் இதில் இரண்டு கார் ஹைட்ரஜன்கள் குறைவாக உள்ளது இது c 2 h 6 ஆகும் , எனவே அவை நேரியல் ஒன்று cnh 2 n கூட்டல் 2க்கான பொதுவான சூத்திரத்தைக் கொண்டுள்ளன. நிறைவுற்ற ஹைட்ரோகார்பன்கள் நேரியல் ஹைட்ரோகார்பன்கள் cn இரண்டு கார்பன் மற்றும் ஹைட்ரஜன் ஆகியவை ஆறாக இருக்கும், இந்த இரண்டையும் ஒப்பிட்டுப் பார்த்தால் தி s சேர்மத்தில் 2 ஹைட்ரஜன்கள் குறைவாக உள்ளன, அவை பொதுவான வாய்ப்பாடு cnh2n ஐக் கொண்டுள்ளன , மேலும் இந்த கலவை 4 ஹைட்ரஜன்கள் குறைவாக உள்ளது, அல்கேனுடன் ஒப்பிடும்போது இரண்டு ஹைட்ரஜன்கள் குறைவாக உள்ளது, எத்திலீனுடன் ஒப்பிடும்போது இது மிகவும் நிறைவுறா ஹைட்ரோகார்பன், இது எத்திலீன் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது ஈத்தேன் என்று அழைக்கப்படுகிறது . cnh 2 n மைனஸ் 2 என்ற பொதுவான சூத்திரத்தைக் கொண்டிருங்கள்,

எனவே இது இந்த கலவையின் பெயர் ஈத்தேன் ஆகும், நீங்கள் வித்தியாசத்தைப் பார்க்கிறீர்கள் ஈத்தேன், எனவே இந்த வழக்கில் ane ஈதீனாக மாற்றப்படுகிறது வலது a ஈதீனில் மாற்றப்படுகிறது மற்றும் இந்த வழக்கில் a மாற்றப்படுகிறது e y எத்திலீனுக்கு மாறுவது இந்த சேர்மங்களின் பெயர்கள் இவை நீங்கள் இன்னும் ஒரு கார்பனை அதிகரித்தால் நீங்கள் இப்படி தொடரலாம் இது ப்ரோபைன் ப்ரோபைன் புரொப்பேன் இது புரொபேன் இந்த கலவை புரொப்பேன் a என்பது ப்ரோப்பேன் என்று மாற்றப்படுகிறது. இந்த ஒரு டிரிபிள் பிணைப்பு பின்னர் ப்ரோபியன் எப்படியும் தொடரலாம் இவை நிறைவுறா ஹைட்ரோகார்பன்களுக்கான எடுத்துக்காட்டுகள் மற்றும் நீங்கள் அனைத்து சேர்மங்களையும் பார்த்தால் கார்பன் மற்றும் ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் நறுமண ஹைட்ரோகார்பன் மட்டுமே உள்ளன. இந்த வகை சேர்மங்கள் ஒரு பென்சீன் வளையத்தைக் கொண்டிருக்கின்றன, எடுத்துக்காட்டாக அது பென்சீனாகவோ அல்லது வழித்தோன்றலாகவோ இருக்கலாம் என்றால் , இங்கே நீங்கள் பார்ப்பது ஒரு சுழற்சி கலவை ஆகும். இது ஆறு கார்பன் அணுவைக் கொண்டுள்ளது மற்றும் கார்பனுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது மற்றொரு கார்பன் இரட்டைப் பிணைப்புடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது , அதே நேரத்தில் உங்களிடம் ch ஒரு ஒற்றை ஹைட்ரஜன் அணு உள்ளது,

எனவே இந்த கலவை நறுமண கலவை என்று அழைக்கப்படுகிறது, மேலும் இது வழித்தோன்றல்கள் ஆகும்,

எனவே ஹைட்ரஜனில் ஒன்று மெத்தில் பென்சீன் எனப்படும் மெத்தில் குழுவால் மாற்றப்படுகிறது, இது பென்சீன் மற்றும் உங்களிடம் இன்னும் ஒரு வளையம் உள்ளது, இது நார்ப்தலீன் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே ஹைட்ரோகார்பன்களும் இதைப் பார்க்கின்றன, அவற்றில் கார்பன் ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் மட்டுமே உள்ளன,

எனவே இந்த வகை கலவைகள் நறுமண ஹைட்ரோகார்பன்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன . ஆல்கேன்கள் மீது கவனம் செலுத்துகிறோம், அவை ஆல்கேன்கள் என்று அழைக்கப்படும் நிறைவுற்ற ஹைட்ரோகார்பன்களைப் பார்த்தோம் , இந்தத் தொடரின் முதல் உறுப்பினர் மீத்தேன் , ஹைட்ரஜனில் ஒன்றை மீதில் குழுவடன் மாற்றுவோம் e அடுத்த தொடர் ஈத்தேன் இது மீத்தேன் என்று அழைக்கப்படுகிறது இது ஈத்தேன் நீங்கள் போகலாம் நீங்கள் ஹைட்ரஜனை மாற்றினால் உங்களுக்கு புரொபேன் பியூட்டேன் அல்லது அதனுடன் தொடர்புடைய ஆல்கேன்கள் முதலில் ஆல்கேன்களின் அமைப்பு மற்றும் பிணைப்பைப் பார்ப்போம்,

எனவே இது மீத்தேன் கட்டமைப்பாகும். இந்த அமைப்பு மீத்தேன் தோற்றம் கார்பன் மீத்தேன் அமைப்புடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது, நீங்கள் அதைப் பார்த்தால் டெட்ராஹைட்ரல் வடிவவியலைக் கொண்டுள்ளது, இது ஒரு டெட்டனேட்டர் வடிவவியலைக் கொண்டுள்ளது ,

எனவே இதற்கு இடையே உள்ள பிணைப்பு கோணம் ஒரு பூஜ்ஜியம் ஒன்பது ஐந்து டிகிரி பிணைப்பு நீளம் ஒரு புள்ளி பூஜ்ஜியம் ஆகும் ஒன்பது ஆர்ம்ஸ்ட்ராங் இந்த பிணைப்பு நீளம் மற்றும் இந்த கார்பன் எஸ்பி3 ஹைப்ரிட் ஆர்பிட்டல் எஸ்பி 3 ஃபைப்ரஸ் ஆர்பிட்டலை உள்ளடக்கியது , இது ஹைட்ரஜனின் s ஆர்பிட்டலுடன் ஒன்றுடன் ஒன்று நீங்கள் சிக்மா பிணைப்பை உருவாக்குகிறீர்கள், கார்பன் நான்கு சி சிக்மா பிணைப்புகளைக் கொண்டுள்ளது கார்பன் ஹைட்ரஜனின் சுற்றுப்பாதையுடன் நீங்கள் நான்கு சிக்மா பிணைப்புகளை உருவாக்குகிறீர்கள், இப்போது நாம் ஈத்தானுக்கு செல்லலாம்,

எனவே இந்த கார்பனின் இந்த எஸ்பி 3 நடுவர் இந்த கார்பனின் எஸ்பி 3 கார்பனுடன் ஒன்றுடன் ஒன்று கார்பன் ஜி உருவாக்குகிறீர்கள் ஆர்மென்ட் சிக்மா பிணைப்பு கூடுதலாக இந்த கார்பனின் sp3 கலப்பினமானது ஹைட்ரஜனின் சுற்றுப்பாதையுடன் மேலெழுந்து மற்றொரு சிக்மா பிணைப்பை உருவாக்குகிறது . நீங்கள் அதைப் பார்த்தால், உங்களிடம் கார்பன் கார்பன் சிக்மா பிணைப்பு இருந்தால் , இந்த கார்பன் இந்த கார்பனுடன் எஸ்பி 3 கலப்பினத்திற்குப் பிறகு , கார்பன்-கார்பன் சிக்மா பிணைப்பை உருவாக்க, கூடுதலாக ஒரு கார்பன் உள்ளது. ஹைட்ரஜன் சிக்மா பிணைப்பு இந்த கார்பனில் மூன்று ஹைட்ரஜன் கார்பன் கார்பன் ஹைட்ரஜன் சிக்மா பிணைப்புகள் உள்ளன, மேலும் இந்த கார்பனின் sp3 ஹைட்ரஜனை இந்த ஹைட்ரஜனின் சுற்றுப்பாதையுடன் ஒன்றுடன் ஒன்று சேர்ப்பதால் உருவாகிறது . ஆர்ம்ஸ்ட்ராங் ஆர்ம்ஸ்ட்ராங் இது 1.09 ஆம்ஸ்ட்ராங்,

எனவே கார்பன் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு நீளம் 1.09 ஆர்ம்ஸ்ட்ராங் மற்றும் இந்த கார்பன்-கார்பன் பிணைப்பு நீளம் 1.54 இது ஒரு கட்டமைப்பு மற்றும் பிணைப்பு o மீத்தேன் மற்றும் ஈத்தேன் மற்ற ஆல்கேன்களுக்கு இப்படியே செல்லலாம் மீத்தேன் ஈத்தேன் கட்டமைப்பை நாங்கள் பார்த்தோம், அவை டெட்ராஹைட்ரல் வடிவவியலைக் கொண்டுள்ளன,

எனவே அவற்றில் கார்பன் கார்பன் கார்பன் ஹைட்ரஜன் சிக்மா பிணைப்புகள் உள்ளன, இப்போது நாம் சாதாரண கிளாஷர் மற்றும் ஐசோமெரிஸத்தைப் பார்ப்போம். ஈத்தேன் புரொபேன் அவர்கள் ஒரே ஒரு அமைப்பு மீத்தேன் மற்றும் ஈத்தேன் புரொபேன் அவர்கள் எந்த பிரச்சனையும் இல்லை நீங்கள் பியூட்டேன் அல்லது உயர் ஆல்கேன்ஸ் பியூட்டேன் செல்லும்போது மீத்தேன் ஈத்தேன் புரொபேன் என்று அழைக்கலாம்,

எனவே இந்த மூலக்கூறுக்கு இரண்டு கட்டமைப்புகள் சாத்தியமாகும்,

எனவே ஒன்று நேரியல் ஒன்று மற்றொன்று மாற்றாக இருக்கலாம். வேறு அமைப்பு வேண்டும்

எனவே இரண்டும் ஒரே மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு c4 h10 c4

எனவே அவை ஒரே மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு ஆனால் வெவ்வேறு கட்டமைப்புகள் வெவ்வேறு பண்புகளைக் காட்டுகின்றன கொதிநிலை வேறுபட்டது,

எனவே நீங்கள் ஒரு பதக்கத்திற்குச் செல்லும்போது மூன்று கட்டமைப்புகள் சாத்தியமாகும் இந்த மூலக்கூறுகளைப் பார்க்கிறோம் c5 h12 c5 h12 c5 h2o இந்த மூன்று சேர்மங்களும் ஒரே மூலக்கூறு சூத்திரம் c5 h12 ஐக் கொண்டிருக்கின்றன, இருப்பினும் அவை வெவ்வேறு பண்புகளைக் கொண்டுள்ளன வெவ்வேறு அமைப்பு இந்த சேர்மங்களுக்கு iupac இன்டர்நேஷனல் யூனியன் தூய மற்றும் பயன்பாட்டு வேதியியல் இந்த பொதுவான பெயரை வேறுபடுத்த சில விதிகளை அறிமுகப்படுத்தியுள்ளது , இது iupac நார்மன் கிளட்சர் என்று அழைக்கப்படுகிறது,

எனவே இந்த iupac பெயரிடலைப் பயன்படுத்தி நீங்கள் அனைத்து சேர்மங்களையும் பெயரிடலாம், ஆனால் நீங்கள் ஹெக்ஸானைப் பயன்படுத்தும்போது உங்களிடம் இருக்கும். அதிக கட்டமைப்புகள் மற்றும் ஹெப்டேன் உங்களிடம் இருக்கும் ஏழு கார்பன் அணுக்கள் மற்றும் ஆக்டேன் எட்டு கார்பன் அணுக்கள் ஒன்பது கார்பன் அணுக்கள் எடுக்கப்பட்ட பத்து கார்பன் அணுக்கள் இந்த நார்மன் கலாச்சாரத்தைப் பயன்படுத்தி பல கட்டமைப்புகளைக் கொண்டிருக்கும், மேலும் இது ஐபாக் பெயரிடல் என்று அழைக்கப்படும் அனைத்து சேர்மங்களுக்கும் பெயரிடலாம். இந்த சேர்மத்திற்கு பெயரிட இந்த சேர்மங்களுக்கு நீங்கள் பெயரிடுவீர்கள், நீங்கள் சில வழிகாட்டுதல்களைப் பின்பற்ற வேண்டும், எனவே முதலில் நாம் செய்ய வேண்டியது நேரியல் ஆல்கீனைக் கண்டுபிடிக்க வேண்டும், எந்த பிரச்சனையும் இல்லை, நீங்கள் ஐந்து கார்பன் அணுக்கள் உள்ளன, நீங்கள் செல்லும்போது பென்டேன் என்று அழைக்கலாம். ஒன்று கிளைத்துள்ளது ,

எனவே இந்த விஷயத்தில் நாம் என்ன செய்ய வேண்டும், இந்த மூலக்கூறில் உள்ள மிக நீளமான சங்கிலியை நாம் கண்டுபிடிக்க வேண்டும், உங்களுக்கு இரண்டு சாத்தியங்கள் இருக்கலாம் ஒன்று

இரண்டு மூன்று ஒரு சங்கிலியில் மூன்று கார்பன் அணுக்கள் உள்ளன, மற்றொன்று, மூன்று நான்கு என்று நீங்கள் பெயரிடலாம், ஒரு சங்கிலியில் மூன்று கார்பன் அணுக்கள் உள்ளன, இப்படிப் பெயரிட்டால் நான்கு கார்பன் அணுக்கள் வரும்,

எனவே உங்களிடம் உள்ள மிக நீளமான சங்கிலியை நீங்கள் கண்டுபிடிக்க வேண்டும். சங்கிலியை எண்ணத் தொடங்க நீங்கள் மூலக்கூறில் உள்ள மிக நீளமான சங்கிலியைக் கண்டுபிடிக்க வேண்டும், எனவே இந்த மூலக்கூறில் இது மிக நீளமான சங்கிலி அல்ல, இந்த வழியில் சென்றால் உங்களிடம் மூன்று கார்பன் அணுக்கள் மட்டுமே உள்ளன. அணுக்கள் மிக நீளமான சங்கிலியைக் கண்டுபிடித்தவுடன், மூலக்கூறில் உள்ள மிக நீளமான சங்கிலியை நீங்கள் கண்டுபிடிக்க வேண்டும், இப்போது நீங்கள் அதைப் பார்க்க வேண்டும், நீங்கள் கலவையை எண்ணத் தொடங்க வேண்டும்,

எனவே நான் ஏற்கனவே எண்ணிடுவதற்கு முன்பு செய்துள்ளேன், ஆனால் முதலில் நீங்கள் மிக நீளமான சங்கிலியைக் கண்டுபிடிக்க வேண்டும். பின்னர் நீங்கள் நீளமான சங்கிலியை எண்ணத் தொடங்குவீர்கள் எப்படி நீங்கள் இங்கிருந்து எண்ணத் தொடங்கலாம் அல்லது இங்கிருந்து எண்ணத் தொடங்கலாம் இரண்டு வழிகள் உள்ளன, நீங்கள் இங்கே எண்ணத் தொடங்கினால் இது சரியானது இங்கே தவறானது ஆனால் நீங்கள் செய்ய வேண்டியது என்ன மாற்றீடு இருக்கும் இடத்தில் நீங்கள் எண்ணத் தொடங்க வேண்டுமா, இங்கே நீங்கள் இதைப் பார்த்தால், இந்த கார்பனுக்கு அருகில் இந்த மாற்றீடு உள்ளது, இது முடிவு மற்றும் மாற்றீடு இங்கே உள்ளது,

எனவே நீங்கள் எண்ணைத் தொடங்க வேண்டும். இந்த கார்பன் இந்த பக்கத்திலிருந்து இல்லை, ஒருமுறை எண்ணிங் செய்த பிறகு, நீங்கள் மாற்றியமைக்கும் நிலையைக் கண்டுபிடித்து, இதையும் அதனுடன் இணைக்க வேண்டும், இந்த விஷயத்தில் உங்களிடம் மெத்தில் குழு உள்ளது, எனவே நீங்கள் எப்போது பார்த்தோம் நான்கு ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் உள்ளன, அதை மீத்தேன் என்று அழைக்கிறோம்,

எனவே நீங்கள் ஹைட்ரஜனில் ஒன்றை மாற்றினால், நாங்கள் மீதைல் என்று அழைக்கிறோம், எனவே நீங்கள் மற்றொரு ஹைட்ரஜனை அகற்றும்போது இது மீத்தேன் ஆகும், உங்களிடம்  $CH_3$  உள்ளது, பின்னர் அதை மீத்தில் என்று அழைக்கிறோம். இது ஈத்தேன் தி ஆன் தோராயமாக உதாரணமாக இருக்கலாம்,

எனவே இது ஈத்தேன் சரியானது, எனவே இதை மாற்றாக நீங்கள் வைத்திருக்கும் போது இந்த விஷயத்தில் என்ன நடக்கிறது ஹைட்ரஜனில் ஒன்று மாற்றப்பட்டது,

எனவே இது எத்தில் ஆல் ரைட் ஈதன் எத்தில் என்று அழைக்கப்படுகிறது. நீங்கள் ப்ரோபேனுக்குச் செல்லும்போது  $Y_1$  ஆல் மாற்றப்பட்டது, பின்னர் உங்களிடம்  $CH_3$   $CH_2$   $CH_2$  மாற்றீடு இருக்கும் போது ப்ரோபேன் பியூட்டில் பென்டைல் என்று அழைக்கப்படுகிறது,

எனவே இப்போது நாம் மாற்றீட்டை முன்னொட்டாகக் கொண்டு வர வேண்டும், இந்த நிலையிலும் நிலையிலும் இரண்டு இரண்டு. மீதில் பியூட்டேன் நான்கு கார்பன் அணுக்களைக் கொண்டுள்ளது, எனவே தற்போதுள்ள மாற்றீடுகள் மற்றும் இரண்டாவது கார்பன் அணு தற்போதைய மாற்றீடு மீதில் குழு சுமார் இரண்டு மீதில் பியூட்டேன் கலவையின் பெயர் இரண்டு மெத்தில் பியூட்டேன்

எனவே இப்போது இந்த மூலக்கூறைப் பார்ப்போம், இது நீங்கள் கண்டுபிடிக்க வேண்டியது. இந்த இரண்டு வழிகளிலும் ஒரே மாதிரியான நீளமான சங்கிலியில் எந்த பிரச்சனையும் இல்லை, பின்னர் நீங்கள் சங்கிலியில் மூன்று கார்பன் அணுக்கள் உள்ளன மற்றும் இரண்டாவது கார்பன் அணுக்கள் உள்ளன, எனவே நீங்கள் இரண்டு கமா இரண்டு டைமிதில் புரொப்பேன் என்று எழுத வேண்டும்,

எனவே உங்களிடம் ஒரு கார்பன் இருந்தால். அணுவை மீத்தேன் இரண்டு கார்பன் அணுக்கள் ஈத்தேன் மூன்று புரொப்பேன் நான்கு பியூட்டேன் மற்றும் பென்டைன் ஐந்து கார்பன் அணுக்கள் ஆறு ஹெக்சேன் ஏழு ஹெப்டேன் என்று அழைக்கிறோம், இந்த விஷயத்தில் நீங்கள் சங்கிலியில் மூன்று கார்பன் அணுக்கள் மற்றும் இரண்டாவது கார்பன் உள்ளது. அணுவில் இரண்டு மெத்தில் குழு உள்ளது,

எனவே இரண்டு கமா இரண்டு டைமிதில் புரொப்பேன் கலவையின் பெயர் இரண்டு கமா இரண்டு டைமிதில் புரொப்பேன் இங்கே உண்மை மெத்தில் பியூட்டேன் இது பென்டைன்

எனவே இதை ஒருமுறை புரிந்து கொண்டால் அனைத்து சேர்மங்களுக்கும் பெயரிடலாம்.

எனவே இப்போது இதைப் பார்ப்போம், பியூட்டேன் மற்றும் ஒன்று ஒரு நேரியல் அமைப்பு, மற்றொன்று வெண்கல அமைப்பு ஆ, இது பியூட்டேன் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எந்த பிரச்சனையும் இல்லை மற்றும் இந்த கலவையின் பெயர் இப்போது நீங்கள் இந்த கலவையை எண்ணத் தொடங்க வேண்டும். உங்களுக்கு எந்த பிரச்சனையும் இல்லை, உங்களிடம் மூன்று கார்பன் அணுக்கள் உள்ளன, இப்போது நீங்கள் இரண்டு மெத்தில் புரொப்பேன் மற்றும் இரண்டாவது கார்பன் அணுவின் மாற்று நிலையின் துணை இருப்பைக் கண்டறிய வேண்டும். இந்த சேர்மத்திற்கு நாங்கள் பெயரிடுவோம்,

எனவே இந்த சேர்மத்திற்கு முதலில் எப்படி பெயரிடுவீர்கள், இப்போது இந்த மூலக்கூறில் உள்ள மிக நீளமான சங்கிலியை நாம் கண்டுபிடிக்க வேண்டும், இதுவே மிக நீளமான சங்கிலியா,

எனவே மிக நீளமான சங்கிலியில் ஆறு கார்பன் அணுக்கள் உள்ளன. நீளமான சங்கிலியைக் கண்டுபிடித்த பிறகு சங்கிலியைக் கண்டுபிடித்த பிறகு, மாற்றீடு எங்கே என்பதைக் கண்டுபிடிக்க வேண்டும், இந்த இரண்டு முனையங்கள் இந்தப் பக்கத்தில் இந்தப் பக்கத்தில் உள்ளன, எந்த கார்பன் கார்பனுக்கு மிக அருகில் உள்ளது என்பதைக் கண்டுபிடிக்க வேண்டும். இங்கே இந்த வழக்கில் மாற்றீடு உள்ளது,

எனவே நீங்கள் இங்கிருந்து எண்ணைத் தொடங்க வேண்டும்,

எனவே எண்ணிங் முடிந்ததும் எண்ணிடுதல் செய்யப்படுகிறது, தற்போதைய மற்றும் இரண்டாவது கார்பன் அணுக்களின் மாற்றீட்டின் நிலையை நீங்கள் கண்டுபிடிக்க வேண்டும், இந்த விஷயத்தில் நான்கு

கார்பன் அணுக்கள் உள்ளன, எனவே இப்போது நீங்கள் ஒரு காற்புள்ளி நான்கு டைமிதில் எழுத வேண்டும் அதாவது மன்னிக்கவும் இரண்டு காமா நான்கு டைமிதில் தற்போது மெத்தில் குழுமம் மற்றும் இரண்டாவது கார்பன் அணுக்கள் மற்றும் நான்கு கார்பன் அணு டைமிதில் ஹெக்ஸேன் இந்த கலவையின் இந்த ஐயோபேக் பெயர் எனவே அடுத்த முதன்மை இரண்டாம் மூன்றாம் நிலை கார்பன் அணுக்கள் இந்த மூலக்கூறைப் பார்ப்போம் . அல்லது மீத்தேன் மீத்தேன் அல்லது ஒரே ஒரு கார்பனுடன் பிணைக்கப்பட்ட கார்பன் உள்ளடக்கங்கள் முதன்மை கார்பன் அணு என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே இந்த கார்பன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது இல்லையெனில் டெர்மினல் கார்பன் என்று அழைக்கலாம் இது ஒரு C உடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது ஆர்பன் அணு முதன்மை கார்பன் அணு என்று அழைக்கப்படுகிறது, இந்த விஷயத்தில் கார்பன் இரண்டு கார்பன் அணுக்களுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது, ஒன்று மூன்றாம் நிலையுடன் மற்றொன்று முதன்மையானது, இந்த மூன்று கார்பன் அணுக்களுடன் கார்பன் பிணைக்கப்படும் போது இது இரண்டாம் நிலை கார்பன் அணு என்று அழைக்கப்படுகிறது. குவாட்டர்னரி கார்பன் அணு என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது குவாட்டர்னரி நான்கு கார்பன் அணுக்களுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது, மறுபுறம் இது மூன்றாம் நிலை கார்பன் அணு என்று அழைக்கப்படுகிறது, இதன் பொருள் இந்த கார்பன் மூன்று கார்பன் அணுக்களுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது, மேலும் இது மற்றொரு கார்பனுடன் பிணைக்கப்பட்டால் நாம் இதை குவாட்டர்னரி என்று அழைக்கிறோம். கார்பன் அணு இது பின்பற்றப்படுகிறது , இப்போது ஐசோமெரிஸத்தைப் பார்ப்போம், எனவே பியூட்டேன் இரண்டு கட்டமைப்புகளைக் கொண்டிருக்கலாம் , அதனால் பியூட்டேன் மற்றும் இரண்டு மெத்தில் புரொப்பேன் மற்றும் அவை வெவ்வேறு கட்டமைப்புகளுக்கு ஒரே மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு C<sub>4</sub> H<sub>10</sub> ஐக் கொண்டுள்ளன, எனவே இவை இப்போது இந்த கொதிநிலையில் வெவ்வேறு பண்புகளைக் கொண்டுள்ளன . இந்த இரண்டு சேர்மங்களும் வேறுபட்டவை, எனவே மூலக்கூறுகள் ஒரே மூலக்கூறு சூத்திரத்தைக் கொண்டுள்ளன, ஆனால் வெவ்வேறு கட்டமைப்புகள் வெவ்வேறு பண்புகளைக் கொண்டுள்ளன, அவை கட்டமைப்பு ஐசோ என்று அழைக்கப்படுகின்றன. மெர்ஸ் எனவே இந்த இரண்டு சேர்மங்களுக்கிடையிலான உறவு கட்டமைப்பு ஐசோமர்கள் மூலக்கூறுகள் ஒரே மூலக்கூறு சூத்திரத்தைக் கொண்டிருக்கின்றன, ஆனால் வெவ்வேறு அமைப்பு ஐசோமர்கள் என்று அழைக்கின்றன, இவை இரண்டிற்கும் இடையேயான உறவை கட்டமைப்பு ஐசோமர்கள் சரியாக பெண்டனுக்கு மூன்று கட்டமைப்புகள் இருக்கலாம், அவை வெவ்வேறு இயற்பியல் பண்புகளைக் கொண்டிருக்கின்றன, இவை கட்டமைப்பு ஐசோமர்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன. அவை ஒரே மாதிரியான மூலக்கூறு சூத்திரம் C<sub>5</sub> H<sub>12</sub> அனைத்துக்கும் C<sub>5</sub>H<sub>12</sub> உள்ளது, ஆனால் அவற்றுக்கிடையேயான உறவு வெவ்வேறு கட்டமைப்புகளைக் கொண்டுள்ளது கட்டமைப்பு ஐசோமர்கள் இதுவரை ஹைட்ரோகார்பன் கட்டமைப்பின் உன்னதமான வகைப்பாடு மற்றும் மீத்தேன் மற்றும் ஈத்தேன் பிணைப்பு ஆகியவற்றைக் கண்டோம், அவை வடிவவியலைக் கண்டறிந்துள்ளன, ஆனால் பிணைப்பு கோணம் ஒன்று பூஜ்ஜியம் ஒன்று. பூஜ்ஜிய ஒன்பது புள்ளி ஐந்து டிகிரி மற்றும் அவை பிளானர் அல்லாத மூலக்கூறுகள், பின்னர் அல்கேன்களின் IUPAC பெயரிடல் மற்றும் ஐசோமெரிசம் ஆகியவற்றைப் பார்த்தோம், இப்போது அல்கேன்களின் தயாரிப்பைப் பார்ப்போம், எனவே பெட்ரோலியம் இயற்கை எரிவாயு ஹைட்ரோகார்பன்களின் முக்கிய ஆதாரம் இயற்கை எரிவாயு 80 சதவீதம் மீத்தேன் 10 சதவீதம் ஈத்தேன் உள்ளது 10 சதவீதம் அதிக அல்கேன்கள் புரொப்பேன் பியூட்டேன் எனவே இந்த i இயற்கை எரிவாயு மற்றும் பெட்ரோலியம் ஆகியவற்றின் கலவையானது C நாற்பது வரை ஹைட்ரோகார்பன்களைக் கொண்டுள்ளது, அவை பூமியின் மேலோட்டத்தில் ஒன்றாகக் காணப்படும் ஹைட்ரோகார்பன்களின் கலவையாகும், எனவே அவற்றைப் பின்னர் விரிவாகப் பார்ப்போம். ஆல்கீன்கள் மற்றும் அல்கைன்களிலிருந்து ஆல்கேன்களை தயாரிப்பதற்கு ஆய்வகத்தில் நாம் பயன்படுத்தும் பொதுவான எதிர்வினைகளில் ஒன்று நிறைவுறா ஹைட்ரோகார்பன்களை ஹைட்ரஜனேற்றம் செய்வதை ஆரம்பத்திலேயே நாங்கள் பார்த்தோம் ஹைட்ரஜனின் இரண்டு மூலக்கூறுகள் தேவை, இந்த ஆல்கீனை ஹைட்ரஜனுடன் கையாளும் போது பல்வேடியம் கரி அல்லது பிளாட்டினம் அல்லது நிக்கல் போன்ற வினையூக்கியின் செயல்முறையானது ஹைட்ரஜனுடன் வினைபுரியலாம். அடிப்படையில் கூடுதலாக நீங்கள் அல்கேன் பெறுவீர்கள், அதே போல் அல்கைனையும் ஸ்டீரியோ குறிப்பிட்ட எதிர்வினையாக மாற்றலாம் இந்த எதிர்வினைகளில் உங்கள் வினையூக்கி உள்ளது எடுத்துக்காட்டாக பல்வேடியம் கரி பல்வேடியம் சா rcoal, மேற்பரப்பில் காணப்படும் ஹைட்ரஜன் ஹைட்ரஜனுடன் வெளிப்படும் போது, நீங்கள் உருவாக்கும் ஹைட்ரஜனை ஒரு முறை செயல்படுத்துகிறது, இந்த இடைநிலை உங்களிடம் இருந்தால் , ஹைட்ரஜன் வினையூக்கியின் மேற்பரப்பில் உறிஞ்சப்படுகிறது . ஆல்கீன் உங்கள் பல்வேடியத்துடன் சிக்கலான உருவாக்கம் மூலம் பிணைக்க முடியும் உதாரணமாக நீங்கள் இந்த இடைநிலையை உருவாக்கியவுடன் இந்த வகையான இடைநிலையை நீங்கள் பெற்றிருக்கிறீர்கள். இடைநிலை , எனவே உங்களிடம் மற்றொரு ஹைட்ரஜன் உள்ளது, இதை மீண்டும் மாற்றலாம், எதிர்வினை ஊடகத்தில் நிறைய ஹைட்ரஜன் உள்ளது, ஹைட்ரஜன் இங்கே கவனிக்க முடியும், அது மற்றொரு கார்பனுக்கு மாற்றலாம், எனவே நீங்கள் குறைக்கப்பட்ட அல்கேனை உருவாக்குவீர்கள், உங்கள் வினையூக்கி மீண்டும் உருவாக்கப்படுகிறது, எனவே இப்போது அது மீண்டும் உருவாக்கப்படுகிறது . ஹைட்ரஜன் வாயுவுடன் வினைபுரிய முடியும்,

எனவே இந்த உலோகத்தின் 10 மோல் சதவிகிதத்திற்கும் குறைவாகப் பயன்படுத்தும் போது, அது இப்படியே செல்லலாம். விகிதத்தை நாம் வினையூக்கி என்று அழைக்கிறோம், இது மற்றொரு ஹைட்ரஜனுடன் இது போன்ற வினையூக்கத்துடன் செல்லலாம், எனவே இது பொதுவாக இந்த மிக எளிய அல்கீனைப் பயன்படுத்துகிறது, ஆனால் உங்களிடம் பெரிய ஆல்கீன் இருந்தால், எடுத்துக்காட்டாக ஆக்டீன் என்று அறியப்பட்டால், ஆய்வகத்தில் குறைக்க மிகவும் எளிதானது. மற்றும் நாம் மிகவும் தூய்மையான குறைக்கப்பட்ட அல்கீனைப் பெறலாம், எனவே அல்கைன் விஷயத்தில் என்ன நடக்கிறது என்பதும் அதே வழியில் தான் முதலில் அல்கைன் ஆல்கீனாகக் குறைக்கப்படுகிறது, அது நீங்கள் பயன்படுத்தும் வினையூக்கியைப் பொறுத்து செயல்படும் வினையூக்கியை ஆல்கைன் மேலும் ஆல்கைன் ஆகக் குறைக்கலாம். இதற்கு இரண்டு ஹைட்ரஜன் மூலக்கூறு தேவைப்படுகிறது, அதற்கு ஒரு மூலக்கூறு ஹைட்ரஜன் தேவைப்படுகிறது, இந்த எதிர்வினையில் அல்கீன் மற்றும் அல்கைனைப் படிக்கும்போது அல்கீன் என்ன நடக்கிறது என்பதை நீங்கள் பார்க்கிறீர்கள். மூலக்கூறு உங்கள் மேல் முகம் அல்லது கீழ் முகம் மற்றும் உங்கள் ஹைட்ரஜன் விமானம் வலதுபுறத்தில் உள்ளது மற்றும் ஆல்கீன் வினையூக்கியை இது போன்ற கீழ் பக்கமாக அணுகுகிறது பின்னர் ஒரு ஹைட்ரஜன் பரிமாற்றம் வலது மற்றொரு வினையூக்கி மற்றும் ஹைட்ரஜன் மற்றொரு ஹைட்ரஜன் வருகிறது அடிப்படையில் இரண்டு ஹைட்ரஜன் மாற்றப்படும் ஆல்கீன் அதே கட்டத்தில் நீங்கள் ஆல்கைன் பெற வினை சேர்க்கிறது சின் கூடுதலாக எதிர்வினை இன்னும் குறிப்பிட்ட மற்றும் அதே விஷயம் அல்கைன் விஷயத்தில் கூட சரியாக நடக்கும் அல்கீன் அணுகுமுறைகள் நான்கு ஹைட்ரஜன்களும் அல்கைனின் ஒரே கட்டத்தில் மாற்றப்படுகின்றன, பின்னர் அல்கீன் மீண்டும் வினைபுரியும் ஆல்கீனைப் பெறுவீர்கள், மேலும் இந்த எதிர்வினையும் ஒத்திசைவு எதிர்வினை குறிப்பிட்டதாகவே இருக்கும், இது நாம் செய்யும் பொதுவான எதிர்வினைகளில் ஒன்றாகும். ஆல்கீன் அல்கைன்களில் இருந்து ஆல்கைன்களை உருவாக்குவதற்கான ஆய்வகம், நியாசின் ஹைட்ரஜனைப் பயன்படுத்தி குறைப்பது இரண்டாவது உதாரணம், புரோமோ மீத்தேன் அல்லது புரோமோ ஆக்டேன் போன்ற அல்கைல் ஹைலைடு அல்லது குளோரின் அல்லது அயோடீனாக இருக்கலாம் தவிர, எந்த பிரச்சனையும் இல்லை, ஆனால் ஃவுளூரின் இருந்தால் வினைபுரியாது. துத்தநாக எச்.சி.எல் உடன் புரோமோமீத்தேன் சிகிச்சை செய்யும் போது நீங்கள் வினைபுரியும் போது அது மீத்தேன் மற்றும் எச்.பி.ஆர் ஆக குறைக்கப்படலாம்

எனவே அல்கைல் இருந்தால் இந்த குறைப்பு எதிர்வினை புரோமோகுளோரோ அயோடோ ஹாலைடுகளைப் போன்ற ஹாலைடுகளை நீங்கள் ஹைட்ரஜன் ஹைலைடை ஒரு துணைப் பொருளாக உருவாக்கும் தொடர்புடைய ஆல்கேனுக்குக் குறைக்கலாம், இது அல்கைனைத் தயாரிக்கப் பயன்படுத்தப்படும் மற்றொரு எதிர்வினை மூன்றாவது உதாரணம் லூட்ஸ் கப்ளிங் அல்கைல் ஹைலைடு எடுத்துக்காட்டாக புரோமோ மீத்தேன் இரண்டை எடுத்துக் கொண்டால் ஒன்றாக இணைக்கப்படலாம். இந்த வினையின் மூலக்கூறு இரண்டு சமமான சோடியத்துடன் வினைபுரிகிறது, நீங்கள் சோடியம் புரோமைட்டின் இரண்டு மூலக்கூறுகளுடன் ஈத்தேன் சமச்சீர் அல்கைனை உருவாக்கலாம், இது லூட்ஸ் கப்ளிங் என்று அழைக்கப்படுகிறது. புரோமோமீத்தேன் உங்களுக்கு ஈத்தேன் மற்றும் சோடியம் புரோமைடு கிடைக்கிறது,

எனவே நீங்கள் சோடியம் புரோமைடு மற்றும் ஈத்தேன் என்ற இரண்டு மூலக்கூறை உருவாக்குகிறீர்கள், இது ஒரு சமச்சீர் அல்கைன்களை உருவாக்க நல்லது, ஆனால் நீங்கள் அல்கைல் ஹாலைடு கலவையை எடுத்துக் கொண்டால், எடுத்துக்காட்டாக மெத்தில் புரோமைடு மற்றும் எத்தில் புரோமைடு நன்றாக இருக்காது. சேர்மங்களின் கலவை மூன்று சேர்மங்கள் உதாரணமாக மெத்தில் புரோமைடுக்கு பதிலாக நீங்கள் மெத்தில் மற்றும் எத் கலவையை எடுத்துக்கொள்கிறீர்கள் y1 புரோமைடு இந்த இரண்டு புரோமைடுகளுக்கும் சமமான சோடியத்துடன் வினைபுரியும் போது, உங்களுக்கு ஈத்தேன் கலவைகள் கிடைக்கும் நீங்கள் ப்யூட்டேனை உருவாக்கலாம் மற்றும் அவை ஒன்றாக இணைந்தால் நீங்கள் புரோபேன் பெறுவீர்கள், அடிப்படையில் மூன்று கலவைகள் ஈத்தேன் புரோபேன் பியூட்டேன் கலவையுடன் முடிவடையும், இந்த ஹைட்ரோகார்பன்களைப் பிரிப்பது மிகவும் கடினம், எனவே சமச்சீர் அல்கைன்களை உருவாக்க வுட்ஸ் இணைப்பு மிகவும் நல்லது. எத்திலீன் மற்றும் அல்கைன் போன்ற நிறைவுற்ற ஹைட்ரோகார்பன்களை ஹைட்ரஜனேற்றம் செய்வதை இதுவரை இரண்டு முறைகளை மட்டுமே பார்த்தோம், பின்னர் துத்தநாக hcl ஐப் பயன்படுத்தி அல்கைல் ஹைலைடை ஆல்கீனாகக் குறைப்பதைப் பார்த்தோம். லூட்ஸ் கப்ளிங்கைப் பார்த்திருக்கிறேன், சமச்சீர் ஆல்கீன்களை உருவாக்குவது நன்றாக இருக்கும், அடுத்த வினையானது டிகார்பாக்சிலேஷன் வினைகள் ஆகும். அல்லது உதாரணமாக சோடியம் அசிடேட் சோடியம் காப்பர் ஆக்சலேட்டை நீங்கள் சூடாக்கும் போது சோடா சுண்ணாம்புடன் சோடியம் காப்பர் ஊசலாட்டத்தை கையாளும் போது ஆல்கைனை உருவாக்குகிறீர்கள், அதனால் இதன் துணை தயாரிப்பு சோடியம் கார்பனேட் ஆகும். சோடா சுண்ணாம்பு மற்றும் சூடாக்கி அதை நீங்கள் அல்கைன் உருவாக்க முடியும் மற்றும் துணை தயாரிப்பு சோடியம் கார்பனேட் இது சிதைவு எதிர்வினை என்று அழைக்கப்படுகிறது நீங்கள் இதில் இரண்டு கார்பன்களுக்கு பதிலாக ஒரு கார்பனை இழக்கிறீர்கள் ah ஒரு கார்பன் குறைவான ஹைட்ரோகார்பன் ஆல்கைன்கள் மட்டுமே கிடைக்கும் கடைசி உதாரணம் வளைகுடா தொகுப்பு நீங்கள் சோடியம் பொட்டாசியம் காப்பர் ஸ்லேட் இருந்தால், உதாரணமாக சோடியம் அசிடேட் மின்னாற்பகுப்பு செய்யும் போது, அது சமச்சீர் அல்கீன் ஈத்தேன் ஆக மாற்றப்பட்டு, நீரில் மின்னாற்பகுப்பு செய்யும் போது சோடியம் ஹைட்ராக்சைடை உருவாக்கலாம். இது ஒரு துணைப் பொருளாக இருக்கும், ஆல்கைன்களை உருவாக்குவதற்கான மிகவும் பொதுவான முறையாகும், எதிர்வினை எவ்வாறு நிகழ்கிறது, அது இரண்டு மீ இழக்கலாம் நாம் சோடியம் அசிடேட்டை எடுத்துக் கொண்டால், நீங்கள் இரண்டு எலக்ட்ரான்களை இழக்க நேரிடும், மேலும் இந்த

தீவிரமானது கார்பன் டை ஆக்சைடை வெளியிடும், மீதில் ரேடிக்கல் இரண்டு மெத்தில் ரேடிக்கலை உருவாக்குகிறது, இந்த இரண்டு மெத்தில் ரேடிக்கல்களும் சேர்ந்து ஈத்தனை உருவாக்குகிறது, இது கேத்தோட் நீரில் ஆனோடில் என்ன நடக்கிறது ? எலக்ட்ரான்கள் பிறகு நீங்கள் ஓ மைனஸ் பிளஸ் எச் டாட் உருவாக்குகிறீர்கள் ,  
எனவே இது இப்போது ஓ மைனஸ் இரண்டு ஓ மைனஸ் ஆக இருக்கலாம் ஏற்கனவே இரண்டு சோடியம் உள்ளது மற்றும் அவை ஒன்றாக வினைபுரியும் இதை நீங்கள் இரண்டு மூலக்கூறை எடுத்து இரண்டை எடுத்து பின்னர் உருவாக்குகிறீர்கள் இவை இரண்டும் ஒன்றிணைந்து நீங்கள் h2 ஐ உருவாக்கினால் கேத்தோடை உருவாக்கலாம், ஆஹா இந்த இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் அதைக் குறைக்கின்றன, தண்ணீர் ஹைட்ரஜன் வாயுவாகவும் சோடியம் ஹைட்ராக்சைடாகவும் மாற்றப்படுகிறது, மற்றொன்றில் நீங்கள் ஆல்கேன் கார்பன் டை ஆக்சைடை உருவாக்குகிறீர்கள்,  
எனவே இத்துடன் இன்றைய விரிவுரையை முடிக்கிறேன், மேலும் அனைத்து வகையான அல்கீன்களையும் பார்ப்போம் அடுத்த விரிவுரைகளுக்கு மிக்க நன்றி

Prutor@Gmail