ஹலோ என் பெயர் சங்கரா ராமன் ஐஐடி மெட்ராஸில் உள்ள வேதியியல் துறையைச் சேர்ந்த இது கரிம வேதியியல் அடிப்படைக் கருத்துகள் விரிவுரைகளில் இரண்டாவது விரிவுரையாகும் . கரிம சேர்மங்களில் ஐசோமெரிஸம் என்ற கருத்தைப் பற்றி நீங்கள் பேசுகிறீர்கள், இப்போது கார்பன் அணுவுக்கு கார்பன்களின் நீண்ட சங்கிலிகளை உருவாக்கும் திறன் உள்ளது, உதாரணமாக உங்களிடம் மீத்தேன் ஈத்தேன் புரொப்பேன் பியூட்டேன் உள்ளது, நீங்கள் முக்கியமாக பத்து அல்லது பன்னிரண்டு கார்பன் சங்கிலிகளின் நீண்ட சங்கிலிகள் வரை செல்லலாம். இவை ஒவ்வொன்றும் ஒரு கார்பனைக் குறிக்கும்,
எனவே இது இரண்டு நான்கு ஆறு எட்டு பத்து பன்னிரண்டாக இருக்கும்,
எனவே இது மீண்டும் டவுட் ஆகிவிடும் c பன்னிரெண்டு சங்கிலியை நாம் பிரதிநிதித்துவப்படுத்துவது , கேடனேஷன் எனப்படும் இந்த சொத்தின் காரணமாக கார்பன் தன்னுடன் பிணைக்கும் திறனை உருவாக்குகிறது. நைட்ரோக் போன்ற ஹீட்டோரோடாம்களை இணைத்தால், ஹைட்ரோகார்பனை ஒருவர் கற்பனை செய்வது போல , நீண்ட சங்கிலிகள் மில்லியன் கணக்கான கரிம சேர்மங்கள் உருவாகலாம். en சல்பர் பாஸ்பரஸ் சிலிக்கான் மற்றும் பல கார்பன் கட்டமைப்பில் எண்ணற்ற சேர்மங்களை ஒருங்கிணைக்க முடியும் என்று நீங்கள் கற்பனை செய்யலாம்,
எனவே கரிம சேர்மங்கள் மற்றும் தூய மற்றும் பயன்பாட்டு வேதியியலின் சர்வதேச ஒன்றியம் ஆகியவற்றை முறையாக பெயரிட வேண்டிய அவசியம் உள்ளது. மற்றும் பயன்பாட்டு வேதியியல் அதன் ஒரு அமைப்பான சர்வதேச அமைப்பாகும், இது முறையாக கரிம சேர்மங்களுக்கு பெயரிட சில விதிகள் மற்றும் ஒழுங்குமுறைகளைக் கொண்டு வந்துள்ளது, இருப்பினும் கட்டமைப்பு சிக்கலானதாக இருந்தாலும் , முறையான பெயரை அறிந்தவுடன் நாம் கட்டமைப்பை மீண்டும் உருவாக்க முடியும். கரிம சேர்மமானது எந்த தவறும் இல்லாமல் பாதுகாப்பாக உள்ளது,
எனவே எளிய அல்கேன்களுடன் தொடங்குவோம் இது மீத்தேன் என்று அழைக்கப்படுகிறது,
எனவே தொடர்புடைய தீவிரமானது ch3 என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது மீதில் ரேடிக்கலாக இருக்கும், இது ஈத்தேன் தொடர்புடைய தீவிரவாதி c two h five அல்லது ch three ch இரண்டு எத்தில் ரேடிக்கல் எத்தில் ரேடிக்கல் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது ப்ரொபைல் இது புரொப்பேன் இது பியூட்டேன் மற்றும் எஸ் o
எனவே அடுத்த ஹோமோலாக் தொடரில் c one c two c three c four இன் ஹோமோலாக் தொடருடன் தொடர்புடையது பென்டேன் ஹெக்ஸேன் ஹெப்டேன் ஆக்டேன் நோனைன் டிகேன் அண்டகேன் டோடெகேன் ட்ரைடேகேன் மற்றும் அதனுடன் தொடர்புடைய c 20 h 42 இது cnh இரண்டு n பிளஸுக்கு ஒத்திருக்கும் இரண்டு விதி செறிவூட்டப்பட்ட ஹைட்ரோகார்பன் மூலக்கூறு சூத்திரம், எடுத்துக்காட்டாக, இது e கொசைன் c 30 h 62 க்கு ஒத்ததாக இருக்கும், இது ட்ரையகான்டைன் என்ற பெயருடன் தொடர்புடையதாக இருக்கும்,
எனவே ஹைட்ரோகார்பன்கள் எப்போதும் a மற்றும் e உடன் முடிவடைகின்றன, ஏனெனில் கலவையின் முனையப் பெயர் முடிவடைகிறது. a மற்றும் e உடன் பெண்டா என்றால் ஐந்து பூட்டா என்றால் நான்கு ப்ரோபா என்றால் மூன்று ஈதர் என்றால் இரண்டு மெத்தா என்றால் ஒன்று என்று அர்த்தம்,
எனவே ஹைட்ரோகார்பன்கள் இப்போது பெயரிடல் அமைப்பில் ஹைட்ரோகார்பன்கள் எவ்வாறு பெயரிடப்பட்டுள்ளன, இது போன்ற கிளை அமைப்புகளை நீங்கள் கருத்தில் கொண்டால், இப்போது நாம் பார்க்கலாம். ஒரு எளிய கிளை அமைப்பைப் பற்றி பேசுங்கள், இது இந்த குறிப்பிட்ட நிலையில் ஒரே ஒரு கிளையாக மட்டுமே உள்ளது, இது போன்ற ஒரு கிளை அமைப்பில் மிக நீளமான கார்பன் சங்கிலி எடுக்கப்பட்டு, நீளமான கார்பனில் இருந்து எண் வழங்கப்படுகிறது. கிளைக்கு மிக அருகில் உள்ள சங்கிலி, இது தாய் ஹைட்ரோகார்பன் பென்டேன் மற்றும் இரண்டு நிலைகளில் மீதில் குழுவாக ஒரு மாற்று உள்ளது, எனவே இது இரண்டு மெத்தில் பென்டேன் ஆகும், இதற்கு சற்று வித்தியாசமாக பெயரிடுவதில் தவறு செய்யலாம், இது தவறான பெயராகும். இந்தக் குறிப்பிட்ட கலவையானது வலது புறத்தில் இருந்து இடது புறம் உள்ள எண்ணைத் தொடங்குவதற்குப் பதிலாக, இடது புறத்தில் இருந்து வலது பக்கமாகத் தொடங்கி, நான்கு மெத்தில் பென்டேன் என்று அழைக்கலாம், இது ஒரு தவறான பெயரிடலாக இருக்கும், ஏனெனில் கிளைகள் இருக்கும் இடத்தில் மாற்றாக இருக்கும். நடைபெறுவது எப்போதுமே சாத்தியமான குறைந்த எண்ணிக்கையில் கொடுக்கப்படுகிறது,
எனவே இது இரண்டு மெத்தில்பென்டேன் மற்றும் நான்கு மெத்தில் பென்டேன் அல்ல ,
எனவே விதி எண் ஒன்று கிளைத்த அல்கேன் நீளமான சங்கிலி எடுக்கப்படுகிறது , பின்னர் கிளைக்கு மிக அருகில் உள்ள நட்சத்திரங்களை எண்ணுவோம் இதை இன்னும் ஒரு எடுத்துக்காட்டுடன் விளக்குவோம். உதாரணமாக ஹெப்டேன் என்று நீங்கள் கருதுகிறீர்கள்,
எனவே நீங்கள் இங்கே கருத்தில் கொண்டால் மிக நீளமான சங்கிலி ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு ஏழு ஆக இருக்கும்,
எனவே அது ஒரு ஹெப்டேன் மற்றும் எண்களைத் தொடங்கவும் ஓம் கிளைக்கு மிக அருகாமையில் உள்ள நிலை இது கிளைக்கு மிக அருகில் உள்ள நிலையாகும் ,
எனவே இது எண்ணிடும் எண் வரிசையாக இருக்கும், இப்போது இரண்டு மெத்தில் குழுக்கள் இரண்டு நிலைகளில் ஒன்று மற்றும் நான்கு நிலையில் ஒன்று உள்ளது,
எனவே இது 2 4 டைமெத்தில் பெறப்படுகிறது நீங்கள் இங்கிருந்து எண்ண முடியாது, ஏனெனில் அந்த முடிவு இந்த குறிப்பிட்ட வழக்கில் கிளைகளாக இருக்கும் மாற்றீடுகளிலிருந்து வெகு தொலைவில் உள்ளது,
எனவே இது இரண்டு நான்கு டைமிதில் பென்டேன் ஹெப்டேன் டை என்பது முக்கியமாக மூன்று மெத்தில் குழுக்கள் இருந்தால் இரண்டு மெத்தில் குழுக்கள் இருப்பதைக் குறிக்கிறது. இங்கே மேலும் ஒரு மீதில் குழு இந்த குறிப்பிட்ட மூலக்கூறுக்கு ஒத்திருக்கும் இரண்டு மூன்று நான்கு ட்ரைமெத்தில் பெறுவதற்கு ஒத்திருக்கும்

எனவே di tri tetra penta hexa மற்றும் பல சமயங்களில் ஏற்படும் அதே மாற்றீடு இரண்டு முறை ஏற்பட்டால் அது நசுக்கப்படும். மூன்று முறை நான்கு முறை ஐந்து முறை மற்றும் அது நடந்தால் முடிந்தவரை பல முறை இந்த குறிப்பிட்ட வழக்கில் பெயரிடலுக்கு கொடுக்கப்பட்ட முன்னொட்டு,
எனவே நீங்கள் நாங்கள் இந்தக் குறிப்பிட்ட சேர்மத்திற்குப் பெயரிட, இந்த எளிய மூலக்கூறை நாம் கருத்தில் கொள்வோம் , முறையான பெயரிடல் மிக நீளமான சங்கிலி c நான்கு சங்கிலி ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு
எனவே இது ஒரு பியூட்டேன் மற்றும் நீங்கள் பியூட்டேன் கார்பன் எண் இரண்டு மற்றும் கார்பன் எண் மூன்றைக் கருத்தில் கொண்டால் டைமெத்தில் உள்ளன. மாற்றீடுகள்
எனவே இரண்டு இரண்டு மூன்று மூன்று டெட்ரா மெத்தில் பியூட்டேன் இந்த குறிப்பிட்ட சேர்மத்தின் பெயர் இரண்டிலும் இரண்டு நிலையிலும் ஒரே கார்பன் எண் இரண்டில் இரண்டு மெத்தில் குழுக்கள் உள்ளன,
எனவே இரண்டு மற்றும் இரண்டு டைமிதில் மூன்று மற்றும் மூன்று மீண்டும் டைமிதில்
எனவே மொத்தம் நான்கு மெத்தில்கள் அதனால்தான் இது டெட்ராமெதில் கலவை ஆகும்,
எனவே டெட்ராமெதில்புடேன் என்பது இந்த சேர்மத்தின் பெயர் மற்றும் இரண்டு ஒன்று இரண்டு மூன்று மற்றும் மூன்று என்பது குறிப்பிட்ட அமைப்பில் உள்ள மெத்தில் குழுக்களின் நிலையை குறிப்பிடும் பெயரிடலின் அடிப்படையில் இரண்டு அல்லது அதற்கு மேற்பட்டதாக இருந்தால் . ஒரே மாதிரியான குழுக்கள் உள்ளன, பின்னர் நீங்கள் டி ட்ரை என்ற முன்னொட்டைக் கொடுக்கிறீர்கள், மேலும் கணினியில் எத்தனை மாற்று ஒரே மாதிரியான மாற்றீடுகள் உள்ளன என்பதைப் பொறுத்து இப்போது சம நீளம் கொண்ட இரண்டு பக்க சங்கிலிகள் இருந்தால், இந்த குறிப்பிட்ட எடுத்துக்காட்டில் விளக்கப்பட்டுள்ள அதிக கிளைகளுடன் ஒன்றை நீங்கள் தேர்ந்தெடுக்க வேண்டும் என்று வைத்துக்கொள்வோம் . ஏழு எட்டு ஒன்பது பத்து , இங்கிருந்து எண்ணில் தொடங்கினால், இதுவும் பத்து ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு ஏழு எட்டு ஒன்பது பத்து ஆக இருக்கும்,
எனவே இப்போது கார்பன் சங்கிலி எண்ணை இங்கிருந்து தொடங்குவதா அல்லது கார்பன் சங்கிலி எண்ணைத் தொடங்குவதா என்பதில் உங்களுக்கு சிக்கல் உள்ளது. இங்கிருந்து இப்போது இவை சம நீளம் com கார்பன் ஒன்றுக்கு கார்பன் 10 இங்கே கார்பன் 1 முதல் கார்பன் 10 வரை இவை சம நீளம் என்றாலும், கிளைத்தலைக் கருத்தில் கொண்டால், இது அதிக கிளைகளைக் கொண்டுள்ளது, இதில் இரண்டு மெத்தில் குழுக்கள் உள்ளன, இது ஒரே ஒரு எத்தில் குழுவைக் கொண்டுள்ளது . கிளைகளில் அதிக எண்ணிக்கையிலான கிளைகளைக் கொண்ட கார்பனுடன் தொடங்கவும், அதற்கேற்ப சங்கிலி மற்றும் எண், இது மூன்று மூன்று டைமிதைலுக்கு ஒத்ததாக இருக்கும், இது ஒரு c10
எனவே இது டோட்கேன் மன்னிக்கவும் அவருடைய ஒரு decane dodecan c12 ஆக இருக்கும் ஆனால் phi நிலையில் பார்த்தால் ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு என்று ஒரு பியூட்டில் குழு உள்ளது , இது ஒரு ப்யூட்டில் குழு உள்ளது, இது இரண்டு நிலைகளில் உள்ள பியூட்டில் குழுவில் ஒன்று இரண்டு மூன்று என்று தொடங்கும். நான்கு இது ஒரு பியூட்டில் குழுவாகும், இரண்டு நிலைகள் எத்தில் குழுவாக உள்ளன,
எனவே நீங்கள் இங்கிருந்து இங்கு எண்ணத் தொடங்கினால் இது ஐந்து இரண்டு எத்தில் 3 3 டைமெத்தில் டிகேனாக இருக்கும், இது இங்கு இருக்கும் மாற்றுகளின் அடிப்படையில் அதிக எண்களைக் கொடுக்கும். எண்கள் குறைந்தபட்சமாக இருக்க வேண்டும்,
எனவே இந்த குறிப்பிட்ட சேர்மத்திற்கு ஒரு பெயரிடலை வழங்குவதற்கான ஒரு முறையான வழி, மற்றொரு மூலக்கூறை எடுத்துக்கொள்வோம், இந்த குறிப்பிட்ட மூலக்கூறை 1 2 4 6 8 10 ஆக எடுத்துக்கொள்வோம் , நீங்கள் எண்ணைப் பார்த்தால் மீண்டும் டிகேன் ஒரு டிகேன் அமைப்பு. நான்கு நிலையில் எத்தில் குழுவில் ஒரு எத்தில் குழு உள்ளது ஒரு நிலையில் இங்கு ஒரு மீதில் மாற்று உள்ளது
எனவே இங்கு கிளைக்கும் நான்கு ஒரு மெத்தில் எத்தில் ஒரு மெத்தில் எத்தில் இங்கு செல்லும் கிளை ஆகும் ஐந்து நிலை உங்களிடம் மீண்டும் ஒரு மீதில் சுயவிவரம் உள்ளது,
எனவே இது ஒரு ஹைபன் இங்கே ஐந்து ஒரு மெத்தில் புரோபில் , ஐந்து நிலைகளில் ஒரு மெத்தில் உள்ளது இது மீதில் குழு மற்றும் இது புரோபில் சங்கிலி, நான் மெத்தில் குழுவுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ளேன், உதாரணமாக நான்கு ஒரு மெத்தில் எத்தில் ஃபைவ் ஒரு மெத்தில் புரோபில் டோடெகேன் மன்னிக்கவும் டிகேன் என்பது சேர்மத்தின் பெயர் அது ஒரு செட்டேன் சங்கிலி இரண்டு கிளைச் சங்கிலிகள் உள்ளன, ஒவ்வொரு கிளைச் சங்கிலிக்கும் முதலில் முதன்மை எண் கொடுக்கப்பட்டிருக்கும் முதன்மை சங்கிலி அதனுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ளது நான்கு நிலைகளுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ளது , மேலும் இது ஐந்து நிலையில் இணைக்கப்பட்டுள்ளது, இரண்டு கிளை சங்கிலிகள் இப்போது நான்கு நிலையில் அடைப்புக்குறிக்குள் என்ன கிளை விவரிக்கப்பட்டுள்ளது, இங்கே ஒரு மீதில் எத்தில் குழு உள்ளது உண்மையில் ஒரு ஐசோபிரைல் குழு ஆனால் ஐசோப்ரோபில் ஒரு iupac அல்ல. பெயரிடல்
எனவே இது ஒரு மீதில் எத்தில் குழுவாகக் குறிப்பிடப்பட்டுள்ளது, பின்னர் ஐந்து நிலையில் உங்களிடம் ஒரு மெத்தில் புரோபில் குழு உள்ளது, இது உண்மையில் ஒரு ஐசோபியூட்டில் குழுவாகும், ஆனால் நீங்கள் அதை ஐசோபியூட்டில் குழுவாக குறிப்பிடவில்லை . r இது ஒரு குழாய் ப்யூட்டில் குழுவாக இங்கு குறிப்பிடப்படுகிறது , ஆனால் அது ஒரு மெத்தில் புரோபில் சங்கிலியாகக் குறிப்பிடப்படுகிறது, இங்கு மிக நீளமான சங்கிலி உள்ளது,
எனவே ஒரு மீதைல் ப்ரோபில் கரும்பு என்பது இந்த குறிப்பிட்ட கலவையின் முறையான பெயர் இப்போது இது வரை உள்ளது செறிவூட்டப்பட்ட ஹைட்ரோகார்பன் கிளைகள் மற்றும் பலவற்றைப் பற்றி நீங்கள் செயல்பாட்டுக் குழுக்களைக் கொண்டிருக்கும்போதெல்லாம் பெயரிடல் இப்படித்தான் செல்கிறது on ஆர்கானிக் மூலக்கூறில் இருக்கும், அது எழுதப்பட்டால் , அது ஒரு எஸ்டர் செயல்பாட்டுக் குழுவுடன் ஒப்பிடும்போது அதிக விருப்பம் கொண்ட சல்போனிக் அமிலத்துடன் ஒப்பிடும்போது அதிக முன்னுரிமை கொண்ட கார்பாக்சிலிக் அமிலம் ஆகும். அமில குளோரைடை விட அதிக விருப்பம் உள்ளது நீங்கள் அதை

ஒரு அமிலம் halide x ஒரு ஆலசன் என்று குறிப்பிடலாம் அது குளோரின் புரோமின் அல்லது அயோடின் பின்னர் c ஓம்ஸ் தி அமைட் செயல்பாட்டுக் குழுவானது , ஆல்டிஹைட் செயல்பாட்டுக் குழுவை விட அதிக விருப்பம் கொண்ட சயனோ செயல்பாட்டுக் குழுவாக வருகிறது ஒரு செயல்பாட்டுக் குழுவின், இது iupac பெயரிடலின் படி, நீங்கள் மூலக்கூறில் கார்பாக்சிலிக் அமில செயல்பாட்டுக் குழுவும், மூலக்கூறில் உள்ள ஹைட்ராக்ஸி செயல்பாட்டுக் குழுவும் இருந்தால் , கார்பாக்சிலிக் அமில செயல்பாட்டுக் குழு அதிக முன்னுரிமை பெறுகிறது, அந்த மூலக்கூறுக்கு கார்பாக்சிலிக் அமிலம் என்று பெயரிடப்படவில்லை. ஒரு ஆல்கஹால் நான் இதை ஒரு உதாரணத்துடன் விளக்குகிறேன், இது போன்ற ஒரு எளிய உதாரணத்தை எடுத்துக்கொள்வோம், இந்த கலவையை ஆல்கஹால் என்று பெயரிடலாம் அல்லது ஐபாக் விதியின்படி கார்பாக்சிலிக் அமிலம் என்று பெயரிடலாம் , இது முன்னுரிமை அடிப்படையில் அதிக முன்னுரிமை பெறுகிறது ஹைட்ராக்ஸியுடன் ஒப்பிடும்போது செயல்பாட்டுக் குழுவின் உயர் வரிசையின் சிகிச்சை, எனவே இது வெறுமனே ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு என்று பெயரிடப்பட்டது, இது ஒரு பியூட்டானிக் ஆகும். பியூட்டானோயிக் மற்றும் அமிலத்திற்கு இடையில் உள்ள அனைத்து கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களும் ஓயிக் அமிலம் என்று பெயரிடப்பட்டுள்ளன, இது மெத்தனோயிக் அமிலமாக இருக்கலாம், இது ஒரு ஃபார்மிக் அமிலமாக இருக்கலாம், எடுத்துக்காட்டாக இது புரோபனோயிக் அமிலமாகும் ,
எனவே நீங்கள் புரோபேன் ஓய்க் என்பது சேர்க்கப்படும் பின்னொட்டு மற்றும் தனித்தனியாக அமிலம் கார்பாக்சிலிக் அமிலங்கள் எவ்வாறு பெயரிடப்பட்டுள்ளன ,
எனவே இது மூன்று நிலைகளில் ஒரு மாற்றீட்டைக் கொண்டுள்ளது,
எனவே இது மூன்று ஹைட்ராக்ஸி பியூட்டானிக் அமிலமாக இருக்கும், நீங்கள் ஒரு பியூட்டோனிக் அமிலம் என்று சொல்ல வேண்டியதில்லை, ஏனெனில் கார்பாக்சிலிக் அமிலம் சங்கிலியின் நடுவில் இருக்க முடியாது. எப்பொழுதும் ஒரே நிலையில் மட்டுமே இருக்க வேண்டும், ஏனெனில் அதற்கு அதிக முன்னுரிமை உள்ளது,
எனவே இந்த நிலைக்கு தொடர்புடைய எண்ணை நீங்கள் பெயரிட வேண்டியதில்லை,
எனவே மூன்று ஹைட்ராக்ஸிபியூட்டினிக் அமிலம் இந்த குறிப்பிட்ட ஒன்றிற்கு சரியான பெயரிடலாக இருக்கும், இது எடுத்துக்காட்டாக நான்கு கார்பாக்சி பியூட்டேன் அல்ல. இது தவறான எண்ணாக இருக்கும் , இது கார்பாக்சிலிக் அமில செயல்பாட்டுக் குழுவிற்கு முன்னுரிமை அளிக்கவில்லை, இது ஆல்கஹால் செயல்பாட்டுக் குழுவிற்கு முன்னுரிமை அளிக்கிறது , இது முதல் விதியின்படி தவறாக இருக்கும் செயல்பாட்டுக் குழுவின் அடிப்படையில் iupac இன் சில செயல்பாட்டுக் குழு மற்றவற்றை விட அதிக முன்னுரிமையைப் பெறுகிறது,
எனவே இந்த குறிப்பிட்ட குழுவான phenyl இது c6h5 போன்ற கரிம கலவை செயல்பாட்டுக் குழுக்களுக்கு பெயரிடுவதில் கவனமாகக் கவனிக்கப்பட வேண்டும் . ஹைட்ரஜன் சி சிக்ஸ் எச் ஃபைவ் இல்லாத பென்சீன் ஃபீனைல் குரூப் ஹாலஜன்கள் அல்காக்ஸியாக இருக்கும், அவை எப்போதும் முன்னொட்டு மாற்றாக வரும்,
எனவே முன்னொட்டு மாற்றீடு என்றால் என்ன என்பதை எடுத்துக்கொள்வோம், x என்பது புரோமினுக்கு சமம் என்று சொல்லலாம், இப்போது இதைப் பியூட்டில் என்று அழைக்கலாம். புரோமைடு அல்லது ப்ரோமோபுடேன், இது இரண்டு ப்ரோமோ பியூட்டேனாக இருக்க வேண்டும் என்று முறையான பெயரிடல் கூறுகிறது,
எனவே இந்த குறிப்பிட்ட சேர்மத்திற்கான சரியான பெயரிடல் இதுவாகும் இதற்கான பெயரிடல்
எனவே இந்த செயல்பாட்டுக் குழுக்கள் எப்பொழுதும் முன்னொட்டு செயல்பாட்டுக் குழுவாகச் சேர்க்கப்படும் , முறையான பின்னொட்டு செயல்பாட்டுக் குழுவாக அல்ல எங்களிடம் கார்பாக்சிலிக் அமிலம் உள்ளது என்பதன் பெயரிடல், அது சல்போனிக் அமிலமாக இருந்தால் ஓயிக் அமிலம் என்று பின்னொட்டுகள் ஆகும் , அது ஒரு எஸ்டர் செயல்பாட்டுக் குழுவாக இருந்தால் அதையே சல்போனிக் அமிலம் என்று அழைக்கிறீர்கள் . கலவையில் உள்ள பின்னொட்டாக எடை என அழைக்கலாம் .
எடுத்துக்காட்டாக எளிமையானதை எடுத்துக் கொள்வோம். எடுத்துக்காட்டாக, இதை ch 2 ch3 என்று அழைப்போம் ,
எனவே இது முக்கியமாக எத்திலாக இருக்கும், இது ஆல்கஹால் பகுதி முதலில் எழுதப்பட்டது, பின்னர் இது c என்பது உண்மையில் எத்தில் அசிடேட் ஆனால் அசிடேட் எத்தானோயிக் அமிலம் என்று அழைக்கப்படுகிறது,
எனவே எத்தில் எத்தனோவா எட்டு இது குறிப்பிடப்படுகிறது பெயரிடலுக்கு கொடுக்கப்பட்ட எட்டு பின்னொட்டு
எனவே ஆல்கஹால் பகுதிக்கு முதலில் இடம் கொடுக்கப்பட்டுள்ளது மற்றும் கார்பாக்சிலிக் அமிலம் எட்டு என்று குறிப்பிடப்பட்டுள்ளது,
எனவே இது எத்தில் எத்தனால் எட்டு என்பது இந்த கலவையின் பெயர் என்று நீங்கள் இந்த குறிப்பிட்ட கலவையை அழைக்க விரும்பினால் இதை அழைக்கலாம் . கலவை நான் குறிப்பாகக் குறிப்பிடுகிறேன், ஏனெனில் இது ஒரு பியூட்டில் ஆகும், ஏனெனில் ப்யூட்டில் குழு இணைக்கப்பட்டுள்ள நிலையை நீங்கள் எண்ண வேண்டும், அது முதல் கார்பனுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ளது,
எனவே இது ஒரு பியூட்டில் வழித்தோன்றலாக இருக்கும், இரண்டு பியூட்டில் அல்லது மற்றொன்று அல்ல. r பதிலீடு செய்யப்பட்ட வழித்தோன்றல் பியூட்டோனேட் இந்த மூலக்கூறு மிகவும் இனிமையான சுவை கொண்டது, இது வாழைப்பழச் சுவையாகும் , இது வாசனைத் தொழிலில் பரவலாகப் பயன்படுத்தப்படுகிறது, எடுத்துக்காட்டாக உணவு சுவையூட்டல் தொழிலில் வாழைப்பழ சுவையாகப் பயன்படுத்தப்படுகிறது , அதனால்தான் இந்த குறிப்பிட்ட கலவையை நான் குறிப்பிட்டேன் , பியூட்டில் குழு குறிப்பிடப்பட்டுள்ளது. எடுத்துக்காட்டாக, இரண்டு நிலை அல்லது மூன்று நிலைக்குப் பதிலாக ஒரு நிலை

ஆக்சிஜனுடன் இணைக்கப்பட்ட நிலை எண் மற்றும் இது ஒரு பியூட்டோயிக் அமிலத்தின் வழித்தோன்றல் எனவே இது பியூட்டில் பியூட்டனைட் என்பது இந்த குறிப்பிட்ட கலவையின் குறிப்பிட்ட முறையான பெயரிடலுக்கான சரியான பெயரிடல் ஆகும் . உதாரணமாக cocl கார்போனைல் அமிலம் குளோரைடு என்று நீங்கள் கருதினால் இது எண்ணெய் குளோரைடாக இருக்கும், இது எத்தனால் குளோரைடு குளோரைடு பியூட்டனால் குளோரைடாக இருக்கும்,
எனவே cn குழு நைட்ரைல் குழுவாக கருதப்படுகிறது , எடுத்துக்காட்டாக இது ஒரு c5 வழித்தோன்றல் எனவே இது பென்டேன் நைட்ரைல் ஆகும். பென்டேன் நைட்ரைல் இது ஒரு பென்டேன் நைட்ரைடாக இருக்கும், இதன் ஐசோமர்களையும் நீங்கள் வைத்திருக்கலாம் இது இரண்டு மெத்தியாக இருக்கும் l butero nitrile
எனவே நீளமான சங்கிலியானது c நான்கு சங்கிலியாக எடுத்துக் கொள்ளப்படுகிறது, மாற்றீடு மீதைல் மாற்று இது ஒரு ப்யூட்ரிக் அமிலத்தின் வழித்தோன்றல் ஆகும்,
எனவே இது புட்டெரோ நைட்ரைல் இது இரண்டு மெத்தில் ப்யூட்ரை நைட்ரைலாக இருக்கும், ஏனெனில் எண்கள் இங்கிருந்து தொடங்கும்
எனவே இது குறிப்பாக நீங்கள் செய்ய வேண்டும் பென்டன் நைட்ரைல் அல்லது ப்யூடெரோ நைட்ரைல் மற்றும் பலவற்றைக் குறிப்பிடவும் , கார்பன் சங்கிலியின் ஒரு பகுதியாக சயனோ குழுவை எடுத்துக்கொள்வதன் மூலம், இப்போது கருதப்படும் சங்கிலியின் நீளத்தின் அடிப்படையில், ஆல்டிஹைட் செயல்பாட்டுக் குழு எப்போதும் ஒரு பின்னொட்டுடன் முடிவடைகிறது, இவை அனைத்தும் நீங்கள் செய்யாத பியூட்டனால் ஆகும் . ஆல்டிஹைட்டை எண்ண வேண்டும், ஏனென்றால் எல்லா ஹைட் செயின் ஆல்டிஹைடு குழுவும் எப்போதும் சங்கிலியின் முடிவாக வரும்,
எனவே பியூட்டனால் நன்றாக இருக்க வேண்டும் , நீங்கள் ஒரு பியூட்டனோல் என்று சொல்ல வேண்டியதில்லை, ஏனெனில் இதன் ஐசோமரை நீங்கள் கருத்தில் கொண்டால் இரண்டு பியூட்டனால் என்று எதுவும் இல்லை. பின்னர் அது இரண்டு மீதில் மாற்றியமைக்கப்பட்ட ப்ரொபனோலுடன் ஒத்திருக்கும், எனவே இது இரண்டு மெத்தில் புரோபனோலாக இருக்கும்,
எனவே ஆல்டிஹைட் மாற்று பின்னொட்டாக அனைத்து கெட்டோ செயல்பாட்டுக் குழுவும் oxo என்ற முன்னொட்டுடன் வருகிறது ஆக்ஸோ என்று அழைக்கப்படுகிறது அல்லது கலவையில் அதிக முன்னுரிமை கொடுக்கப்பட்டதா அல்லது அதற்கு இரண்டாவது முன்னுரிமை உள்ளதா என்பதைப் பொறுத்து சொந்தம் என்று அழைக்கப்படுகிறது கீட்டோன் மிக நீளமான சங்கிலி ஆறு கார்பன் சங்கிலி,
எனவே இது ஹெக்ஸேன் ஆகும், ஆனால் இந்த குறிப்பிட்ட அமைப்பில் கார்போனைல் செயல்பாட்டுக் குழு எங்கு உள்ளது என்பதை நீங்கள் குறிப்பிட வேண்டும்,
எனவே கார்போனைல் செயல்பாட்டுக் குழு இருக்கும் நிலையை நீங்கள் சொல்ல வேண்டும்,
எனவே இது xn இரண்டாக இருக்கும். ஒன்றில் கீட்டோனுடன் தொடர்புடையது, இரண்டும் நீண்ட சங்கிலியில் கீட்டோன் இருக்கும் நிலைக்கு ஒத்திருக்கிறது,
எனவே இது ஹெக்ஸானோன் ஆகும், இதுவும் ஒரு கீட்டோன், இது ஒரு மாற்றுப் பொருளைக் கொண்டுள்ளது,
எனவே பெயரிடல் எண்கள் மாற்றீட்டிற்கு மிக அருகில் இருந்து தொடங்குகிறது. ஒரு ஹெக்ஸேன் த்ரோன் ஆனால் இரண்டு நிலைகளில் ஒரு செயல்பாட்டுக் குழு உள்ளது,
எனவே இது இரண்டு குளோரோ ஹெக்ஸேன் ஆக இருக்கும், உங்களுக்கு ஹைபன் தேவையில்லை இங்கே இரண்டு குளோரோ ஹெக்ஸேன் ஒன்றாக இணைக்கப்பட்டுள்ளது இடைவெளி இல்லை ஈன் குளோரோ மற்றும் ஹெக்ஸேன் இல்லை,
எனவே இது இரண்டு குளோரோ த்ரீ ஹெக்ஸானோனாக இருக்கும், இதனால் இந்த குறிப்பிட்ட சேர்மத்தின் பெயரிடலை நிறைவு செய்கிறது,
எனவே இங்கே நீங்கள் உண்மையில் அதை ஒரு கீட்டோன் கலவை என்று பெயரிடுகிறீர்கள் என்று வைத்துக்கொள்வோம், மூலக்கூறில் ஒரு கார்பாக்சிலிக் அமிலமும் இருந்தால், அது உள்ளது கார்பாக்சிலிக் அமிலம் என்று பெயரிடப்பட வேண்டும்,
எனவே அந்த நிலைமைகளின் கீழ் ஒருவர் கீட்டோவிற்கு சொந்த பின்னொட்டைப் பயன்படுத்த முடியாது, மாற்றாக ஆக்ஸோவைப் பயன்படுத்துவார், இப்போது இந்த உதாரணத்தை எடுத்துக்கொள்வோம் , இது ஒரு கார்பாக்சிலிக் அமிலம் மிகவும் தெளிவாக உள்ளது, ஏனெனில் இது கார்பாக்சிலிக் அமிலத்திற்கு அதிக முன்னுரிமை செல்கிறது. இது ஒரு பென்டேன் கார்பாக்சிலிக் அமிலம்
எனவே இது ஒரு பென்டானோயிக் அமிலம் ஆனால் பின்னர் ஒரு மாற்று தற்போது உள்ளது, இது நிலை எண் இந்த முறையில் செல்லும் நிலையில் இருக்கும் செயல்பாட்டுக் குழுவாகும், இது 4 ஆகும்,
எனவே இது நான்கு ஆக்சோ பென்டானோயிக் அமிலமாக இருக்கும். சரியான பெயரிடல் நான்கு ஆக்சோ பென்டானோயிக் அமிலம் என்பது இந்த குறிப்பிட்ட மூலக்கூறின் நான்கு ஆக்சோபென்டானோயிக் அமிலத்தின் சரியான பெயரிடலாக இருக்கும்,
எனவே நீங்கள் ஆக்ஸோ அல்லது ஒன்றைப் பயன்படுத்துகிறீர்களா என்பதைப் பொறுத்தது. e அதை ஒரு கீட்டோன் என்று பெயரிடுவது அல்லது மற்றொரு செயல்பாட்டுக் குழுவிற்கு அதிக விருப்பம் இருந்தால் சொந்தமானது படத்தில் வராது, ஏனெனில் இந்த குறிப்பிட்ட நிகழ்வில் நீங்கள் அதை ஒரு கீட்டோன் என்று பெயரிடவில்லை, உதாரணமாக நீங்கள் அதை ஒரு கார்பாக்சிலிக் அமிலம் என்று மட்டுமே பெயரிட வேண்டும்.
எனவே பென்டானோயிக் அமிலம் இதற்கு சரியான பெயரிடல் ஆனால் நீங்கள் கீட்டோன் நிலையை ஆக்ஸோ ஃபோர் ஆக்ஸோ பென்டானோயிக் அமிலம் இந்த கலவையின் சரியான பெயரிடல் என்று குறிப்பிட வேண்டும் . எடுத்துக்காட்டாக, இது மீத்தேன் ஆக இருக்கும், இவை அனைத்தும் ஈத்தானாக

இருக்கும் , இது இரண்டு மெத்தைலுக்கு ஒத்துப்போகும், மன்னிக்கவும், இது ஒரு மீதில் புரொப்பேன் , மன்னிக்கவும், மிக நீளமான சீன பியூட்டேன் உள்ளது,
எனவே இது பியூட்டேன் இரண்டு என்பது இதற்கான சரியான பெயரிடல் நீளமான சங்கிலியை உள்ளடக்கிய பெயரிடலைப் பற்றி நீங்கள் கவலைப்பட வேண்டும்,
எனவே நீளமான சங்கிலி பியூட்டேன் சங்கிலி ஆகும்,
எனவே இது ஒன்று இரண்டு மூன்று மற்றும் நான்கு ஆகும்,
எனவே ஹைட்ராக்ஸி இரண்டு நிலையில் உள்ளது,
எனவே இந்த மூலக்கூறைக் கருத்தில் கொண்டால் அது இரண்டு பியூட்டனால் ஆகும் u1e இங்கே மிக நீளமான சங்கிலி ஒரு புரொபேன் சங்கிலி இது ஒன்று இரண்டு மற்றும் மூன்று இது இங்கே மிக நீளமான சங்கிலி,
எனவே இது ஹைட்ராக்ஸியின் அனைத்து நிலைக்கும் இரண்டு மீதில் புரொப்பேன் இரண்டு என குறிக்கப்படுகிறது, ஏனெனில் இது இரண்டு நிலைகளில் இருப்பதால் ஒரு மாற்று உள்ளது இது ஒரு மீதில் மாற்றாகும்,
எனவே இரண்டு மெத்தில் புரோபனால் என்பது குறிப்பிட்ட சேர்மத்திற்கான சரியான பெயரிடல்
எனவே அலிபாடிக் சேர்மங்களின் முறையான பெயரிடல் என்பது நாம் இதுவரை பார்த்தது அலிபாடிக் ஒரு சுழற்சி கலவையை நாம் இதுவரை பார்த்தது சுழற்சி கலவைகளையும் பார்க்கலாம். இது சைக்ளோபியூடேன் சைக்ளோபென்டேனாக இருக்கும், எடுத்துக்காட்டாக சைக்ளோஹெக்ஸேன்
எனவே சைக்லோவை முன்னொட்டாகச் சேர்த்து கார்பன்களின் எண்ணிக்கையைக் கணக்கிட்டு, பல கார்பன் எண்ணை சைக்ளோ ஹெக்ஸேன் என்று பெயரிடுங்கள் ,
எனவே பெயரிடல் புரோபேன் பியூட்டேன் பென்டேன் போலவே இருக்கும். ப்ரெஸ் சைக்ளோஹெக்ஸேனாகச் சேர்க்கப்படுவதைத் தவிர, இது சைக்ளோஹெக்ஸீனுடன் ஒத்துப்போகும்,
எனவே ஓலெஃபின் எப்போதும் பின்னொட்டுடன் முடிவடையும், அது ஒரு பின்னொட்டாக இருந்தால் அது பின்னொட்டாக இருக்கும். 1kyne பின்னர் நீங்கள் y உடன் முடிவடையும் மற்றும் e இது ஒரு மூன்று பிணைப்பு கலவையாகும், இது y இல் மதுவுடன் முடிவடையும், மேலும் இந்த கலவையை நாம் எடுத்துக் கொள்ளும் புள்ளியை விளக்குவதற்கு, இது ஒரு அசிட்டிலினிக் கலவை மற்றும் இது ஒரு இரண்டு உதாரணங்களைத் தருகிறேன். ஒரு c7 சங்கிலி
எனவே இது ஒரு ஹெப்டா ஆகும்,
எனவே நீங்கள் அல்கைனின் நிலையைக் குறிப்பிட வேண்டும்,
எனவே குறைந்த எண் அல்கைன் மூன்று இரும்பிற்கு செல்லும் நிலையிலிருந்து தொடங்கவும்,
எனவே இது ஹெப்டா 3 இரும்பு என்பது இந்த குறிப்பிட்ட சேர்மத்திற்கு சரியான பெயரிடல் ஆகும். ஒரு ஓலிஃபினிக் கலவை இது ஒரு பெண்டா இரண்டு,
எனவே யின் மற்றும் இரும்பு ஆகியவை அல்கீன் மற்றும் அல்கைன் வகை சேர்மத்திற்கான பின்னொட்டு ஆகும், இது ஒரு சுழற்சி அமைப்பில் இருந்தால், நீங்கள் சைக்லோ எண்ணை பின்னொட்டாக முன்னொட்டாக எழுதுகிறீர்கள் . பெயரிடல் இது சைக்ளோஹெக்ஸீன் என்று நீங்கள் பெயரிட வேண்டும் என்றால் , ஓலிஃபின் மற்றும் அல்கீன் ஆகியவற்றுடன் ஒப்பிடும்போது ஆல்கஹால் அதிக முன்னுரிமை பெறுகிறது என்பதை நினைவில் கொள்ளுங்கள்,
எனவே இது சைக்லோ ஹெக்ஸேன் ஒன்றுதான் ஆனால் இது ஹெக்ஸேன் அல்ல அது ஒரு ஹெக்ஸ் ane
எனவே இது ஒரு சைக்ளோஹெக்ஸ் இரண்டு,
எனவே சரியான பெயரிடல் சைக்ளோ x இரண்டு என்று இருக்கும், இவை அனைத்தும் இந்த குறிப்பிட்ட சேர்மத்திற்கான சரியான பெயரிடலாக இருக்கும். ஹைட்ராக்ஸியைப் பொறுத்தமட்டில் இரண்டு நிலை ஹைட்ராக்சியே ஒரே நிலையில் உள்ளது,
எனவே இது ஒரு ஹெக்ஸேன் ஒன்றுதான் இந்த குறிப்பிட்ட சேர்மத்திற்கு நீங்கள் பெயரிட வேண்டுமானால், இது எப்போதும் பின்னொட்டாக கொடுக்கப்படும்,
எனவே இது குளோரோவாக இருக்கும். எந்த குளோரோ வழித்தோன்றல் இது ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு இது நான்கு குளோரோவாக இருக்கும் ஆனால் இரண்டில் இந்த குறிப்பிட்ட சேர்மத்திற்கு சரியான பெயராக இருக்கும், குளோரோவுடன் ஒப்பிடும்போது யின் அதிக விருப்பத்திற்கு வருகிறது,
எனவே இது குளோரோபியூட்டின் அமீன் கலவைகள் என்று பெயரிடப்பட்டது . ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு இது ஒரு பியூட்டேன் அமின் அல்லது பியூட்டேன் ஒரு அமீன் என்றும் நீங்கள் பியூட்டன் ஒரு அமீன் என்று சொல்லலாம்,
எனவே இந்த இரண்டு சேர்மங்களையும் இங்கே ஒப்பிட்டுப் பார்த்தால் அமீன் சேர்மங்கள் அமீனாகவே வழங்கப்படுகின்றன. அவர் விருப்பம்
எனவே இது ஹைட்ராக்ஸியில் ஒன்று என்றும் ஓலிஃபின் அடிப்படையில் இரண்டு என்றும் பெயரிடப்பட்டுள்ளது, ஆனால் இந்த கலவையில் முன்னுரிமை ஓலிஃபினுக்கு செல்கிறது மற்றும் குளோரின் குறைந்தபட்சம் பெறுகிறது,
எனவே இது உண்மையில் மூன்று குளோரோ சைக்ளோஹெக்ஸேன் சரியான பெயரிடல்
எனவே கவனம் செலுத்துங்கள் செயல்பாட்டுக் குழுவான அல்கைல் செயல்பாட்டுக் குழு ஃபீனைல் செயல்பாட்டுக் குழுவிற்கு வழங்கப்படும் முன்னுரிமைகள் மற்றும் பலவற்றின் முன்னொட்டை குறைந்த முன்னுரிமையுடன் பெறுகின்றன, அதேசமயம் கார்பாக்சிலிக் அமிலம் ஹைட்ராக்ஸி செயல்பாட்டுக் குழு போன்ற செயல்பாட்டுக் குழுக்கள் பெயரிடல் அமைப்பில் உள்ள ஓலிஃபின்கள் மற்றும் அல்கேன்களுடன் ஒப்பிடும்போது அதிக முன்னுரிமை பெறும் . நறுமண சேர்மங்கள் பென்சினாய்டு சேர்மங்கள் உதாரணத்திற்கு பென்சீன் பென்சீனை இப்படி எழுதலாம் அல்லது இது போன்ற சமமான பிரதிநிதித்துவம்

குழப்பமடைய வேண்டாம் இது டோலுயீன் என்றும் அழைக்கப்படும் மெத்தில் பென்சீன் இது ஒரு 1 4 disubstituted benzene derivative
எனவே இது ஒரு எத்தில் 4 ஆக இருக்கும் மீதைல் பென்சீன் அகர வரிசைப்படி, இது m
So thi க்கு முன் வரும் e உடன் ஒப்பிடும்போது அதிக வரிசையைக் கொண்டுள்ளது. s க்கு எத்திலுடன் தொடர்புடைய எண் ஒன்று கொடுக்கப்பட்டுள்ளது e இது m உடன் தொடர்புடைய நான்கு கொடுக்கப்பட்டுள்ளது , இது அகரவரிசையில் பின்னர் வரும் எடுத்துக்காட்டாக, இதை நான்கு எத்தில் ஒரு மெத்தில் டோலுயீன் ஒரு மெத்தில் பென்சீன் என்று பெயரிடக்கூடாது, இது தவறான பெயரிடல் எந்த மாற்றாக இருந்தாலும் அகரவரிசையில் அதிக முன்னுரிமை உள்ள எழுத்துக்கள் முதலில் வரும், இதை நீங்கள் கருத்தில் கொண்டால் , அதிக எண்ணிக்கையில் கொடுக்கப்பட்ட எண்கள், மிகக் குறைந்த எண்ணுக்குச் செல்லும், மன்னிக்கவும் இது நான்கு நிலை,
எனவே இது ஒரு குளோரோ இரண்டாக இருக்கும். நான்கு டி நைட்ரோ பென்சீன் மறுபுறம், இந்த கலவையை நீங்கள் கருத்தில் கொண்டால், இது ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு என நம்பத்தகுந்ததாக இருக்கும், இது இரண்டு குளோரோ நான்கு நைட்ரோ ஒரு மெத்தில் பென்சீனாக இருக்கும்,
எனவே இது இரண்டு குளோரோ ஒரு மெத்தில் நான்கு நைட்ரோ பென்சீன் ஆகும், இது மாற்றீடுகளுக்கு குறைந்த எண்ணிக்கையை அளிக்கிறது மற்றும் அல்ல அதைச் சுற்றி வேறு வழியில் , எடுத்துக்காட்டாக, ஒரு குளோரோ இரண்டு மெத்தில் வரையறுக்கப்பட்ட வரிசையாக இருக்க முடியாது , இது இந்த துகள்களுடன் ஒப்பிடும்போது செயல்பாட்டுக் குழு எண்ணின் அடிப்படையில் அதிக எண்ணைக் கொடுக்கும். இங்கே r எண் எப்பொழுதும் மாற்றாகப் பயன்படுத்தப்படுகிறது,
எனவே இந்த குறிப்பிட்ட சேர்மத்திற்கு நீங்கள் ஒரு ஃபீனைல் என்று பெயரிட வேண்டுமானால் நான்கு கார்பன் அலகுகள் ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஒரு ஃபீனைல் பியூட்டேன் என்பது இந்த குறிப்பிட்ட சேர்மத்திற்கான சரியான பெயரிடலாக நாங்கள் கருதுகிறோம் . பென்டேன்
எனவே இது ஒன்று இரண்டு மூன்று
எனவே ஒரு ஃபீனைல் இது ஒரு ப்ரோமோ இரண்டு மூன்று டிப்ரோமோ
எனவே ப்ரோமோ இரண்டு மூன்று டிப்ரோமோ ஒன்றுக்கு முன் ஒரு ஃபீனைல் ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து பெண்டேன் என்று ப்ரோமோ முதலில் வருகிறது,
எனவே இது இரண்டு மற்றும் மூன்றில் புரோமினுடன் பென்டேன் வழித்தோன்றலாக பெயரிடப்பட்டது . நிலை மற்றும் ஒரு நிலையில் உள்ள ஃபீனைல்
எனவே அது இரண்டு மூன்று டிப்ரோமோ ஒரு ஃபீனைல் பென்டேன் என்பது குறிப்பிட்ட சேர்மத்திற்கான பெயரிடல் இந்த கலவை வெறுமனே சின்னமிக் அமிலம் என்று அழைக்கப்படுகிறது . முறையாக இந்த குறிப்பிட்ட கலவை எண்கள் இங்கிருந்து தொடங்குகிறது,
எனவே இது ஓயிக் அமிலத்தில் மூன்று ஃபீனைல் சரியான இரண்டாக இருக்கும்,
எனவே இது ஒரு ப்ரோபினோயிக் அமிலம்
எனவே p இன் நிலை ரோபினிக் அமிலம் என்பது இரண்டு நிலை புரோபினோயிக் அமிலம் என்பது மூன்று நிலைகளில் ஒரு ஃபீனைல் குழு உள்ளது,
எனவே இது ஒரு ப்ரோபைன் த்ரோயிக் அமிலம் ஃபீனைல் புரொப்பேன் மூன்று இரண்டு எட்டு அமிலம் இதற்கு சரியான பெயரிடல், ஆஸ்பிரின் போன்ற கலவை பற்றி இந்த எளிய கலவையை எடுத்துக்கொள்வோம். அசிடைல் சாலிசிலிக் அமிலம் அசிடைல் சாலிசிலிக் அமிலம் என்பது அசிடைல் சாலிசிலிக் அமிலம் என்பது இரண்டு அசிடாக்சி பென்சாயிக் அமிலம் என்ற பெயரின் அடிப்படையில் இந்த குறிப்பிட்ட சேர்மத்தின் பெயரிடலுக்கு ஒத்ததாக இருக்கும் . அடுத்த தலைப்பு அதாவது கரிம சேர்மங்களின் ஐசோமெரிசம் என்பது ஒரே மூலக்கூறு சூத்திரம் கொண்ட கலவைகள் ஆனால் வெவ்வேறு கட்டமைப்புகள் ஐசோ என்றால் அதே மெர்ஸ் என்பது அடிப்படையில் ஒரே கட்டுமானத் தொகுதி என்பது வேறு வார்த்தைகளில் பயன்படுத்தப்படும் மூலக்கூறு சூத்திரம் அடிப்படையில் ஒரே மாதிரியாக இருக்கும் மற்றும் கட்டமைப்பு ரீதியாக அவை இருக்கும். ஐசோமெரிஸம் வேறுபட்டது , நீங்கள் கட்டமைப்பு ஐசோமெரிஸத்தைக் கொண்டிருக்கலாம் , அங்கு வெவ்வேறு சேர்மங்களுக்கு கட்டமைப்பு மிகவும் வேறுபட்டது ஐசோமர் தொடரில் அல்லது நீங்கள் ஸ்டீரியோஐசோமரிசம் ஸ்டீரியோஐசோமர்களை வைத்திருக்கலாம், கட்டமைப்பு அடிப்படையில் ஒரே மாதிரியாக இருக்கும் முப்பரிமாண முறையில் இணைப்பு வேறுபட்டது,
எனவே இது அடிப்படையில் ஒரே அமைப்பு முப்பரிமாண இணைப்பு வேறுபட்டது , உங்களிடம் இரண்டு வகையான ஸ்டீரியோஐசோமர்கள் உள்ளன . ஜியோமெட்ரிக்கல் ஐசோமர்கள் மற்றொன்று ஆப்டிகல் ஐசோமர் என்று அழைக்கப்படுகிறது, நாங்கள் சிறிது நேரம் கழித்து ஜியோமெட்ரிக்கல் ஐசோமர் மற்றும் ஆப்டிகல் ஐசோமருக்கு வருவோம்,
எனவே இப்போது கட்டமைப்பு ஐசோமர்களை சங்கிலி ஐசோமர்கள் நிலை ஐசோமர்கள் செயல்பாட்டு ஐசோமர்கள் மற்றும் இறுதியாக மெட்டாமர்கள் என வகைப்படுத்தலாம். ஐந்து கார்பன்களைக் கொண்ட கார்பன் சங்கிலியை இது போன்ற நேரியல் பாணியில் நீங்கள் வைத்திருக்கலாம், இது ஒரு கார்பன் சங்கிலியைப் பெறுவதற்கான ஒரு வாய்ப்பாக இருக்கும், இது ஒரு கிளையுடன் இப்படி இருக்கப் போகிறது, எடுத்துக்காட்டாக இரண்டு கிளைகளைக் கொண்ட கார்பன் சங்கிலியையும் வைத்திருக்கலாம். இதைப் போலவே நீங்கள் பென்டேன் மூலக்கூறை எடுத்துக் கொண்டால், அது ch3ch2 ch2ch2ch3 ஆக இருக்கும் சாதாரண பெண்டேன் என் பெண்டேன் அல்லது நீங்கள் ஐசோபென்டேன் அல்லது இறுதியாக நியோபென்டேன் மூலக்கூறு சூத்திரம் என்று அழைக்கப்படுவதைப் பெறலாம் கார்பன் இணைப்புகள் வேறுபட்டவை,
எனவே சங்கிலி ஐசோமர்களை உருவாக்குகிறது,

Prutor@IITK

எனவே சங்கிலியில் அதிக கார்பன்கள் இருந்தால் சாத்தியமான ஐசோமர்களின் எண்ணிக்கையும் அதிகரித்துக்கொண்டே இருக்கும். ஏனெனில் நீங்கள் பல்வேறு நிலைகளில் கிளைகளை வைத்திருக்கலாம், எடுத்துக்காட்டாக, இது ஆக்டேன் இரண்டு நான்கு ஆறு எட்டு இந்த சங்கிலியில் எட்டு கார்பன்கள் உள்ளன, எனவே இது ஒரு ஆக்டேன் , இது அதே சேர்மத்தின் ஐசோமர் இதுவும் ஒரு ஆக்டேன் எட்டு கார்பன்கள் உள்ளன. இது மிகவும் கிளைத்த ஆக்டேன்,
எனவே இது ஐசோ-ஆக்டேன் என்று அழைக்கப்படுகிறது,
எனவே சங்கிலி ஐசோமர் முக்கியமாக கார்பனாக மாற்றாகக் கொண்டிருக்கும் சாத்தியக்கூறு காரணமாக எழுகிறது,
எனவே நீண்ட சங்கிலி இது நீங்கள் வைத்திருக்கக்கூடிய ஐசோமர்களின் எண்ணிக்கையாகும். இந்த குறிப்பிட்ட பூல் பொசிஷனல் ஐசோமர்கள் அடிப்படையில் செயல்பாட்டுக் குழுவின் நிலை வேறுபட்டதாக இருக்கும் , உதாரணமாக ஒரு பென்டேன் சங்கிலி அல்லது ஹெக்ஸேன் சங்கிலியை எடுத்துக்கொள்வோம். se rendering heptane chain ஐ இங்கே நான் ஹைட்ராக்ஸி செயல்பாட்டுக் குழுவை வைத்தால் , இது அனைவருக்கும் ஹெப்டேன் ஆகும், ஏனெனில் ஹைட்ராக்ஸி செயல்பாட்டுக் குழுவின் முதல் நிலை இரண்டு நிலைகளில் உள்ளது, நான் ஹைட்ராக்ஸி செயல்பாட்டுக் குழுவின் நிலையை இந்த நிலையில் வைத்தால். இது ஹெப்டேன் மூன்றாக இருக்கும், நான் ஹெப்டேன் நான்கிற்கு செல்லலாம்,
எனவே இந்த குறிப்பிட்ட நிலை அனைவருக்கும் ஹெப்டேனாக இருக்கும்,
எனவே இவை அனைத்தும் கணினியில் இருக்கும் செயல்பாட்டுக் குழுவின் நிலைப்பாட்டின் அடிப்படையில் நிலை ஐசோமர்களை உருவாக்குகின்றன. இதைப் போலவே இது இரண்டு ஹெப்டானோன் மன்னிக்கவும் இரண்டு ஹெக்ஸானோன், ஆனால் இது மூன்று ஹெக்ஸானோனாக இருக்கும்,
எனவே நீங்கள் இரண்டு ஹெக்ஸானோர் அல்லது டி ஹெர்சோனானை வைத்திருக்கலாம், இது செயல்பாட்டுக் குழுவின் நிலை ஐசோமர்களுக்கு ஒத்திருக்கிறது, இது செயல்பாட்டு ஐசோமர்கள் வெவ்வேறு செயல்பாட்டுக் குழுவைக் கொண்ட ஐசோமர்கள் ஆனால் இந்த இரண்டு மூலக்கூறுகளையும் ஒரே மூலக்கூறு சூத்திரம் ஆல்டிஹைட் செயல்பாட்டுக் குழுவாகக் கருதுகிறோம், மற்றொன்று கீட்டோன் செயல்பாட்டுக் குழுவாக இருக்கும். c மூன்று கார்பன் மூலக்கூறுகள் மட்டுமே,
எனவே நீங்கள் ஆல்கஹால் மற்றும் ஈதரை எடுத்துக் கொண்டால், அமைப்பில் இருக்கும் செயல்பாட்டுக் குழுவின் நிலையின் அடிப்படையில் செயல்பாட்டுக் குழு ஐசோமெரிஸம் ஆகும். ஒன்று ஆல்கஹால் இரண்டுமே ஒரே மூலக்கூறு சூத்திரத்தைக் கொண்டிருக்கின்றன, உதாரணமாக நைட்ரோ சேர்மத்தை நைட்ரோ சேர்மமாக நீங்கள் கருதினால் , இது அல்கைல் நைட்ரைட் இது நைட்ரோ அல்கேன் ,
எனவே இவையும் செயல்படும் ஐசோமர்கள் செயல்பாட்டு ஐசோமர்கள் என்று அழைக்கப்படுபவை. செயல்பாட்டுக் குழுக்கள் வேறுபட்டவை, இல்லையெனில் மூலக்கூறு சூத்திரம் ஒரே மெட்டாமர்கள் என்று நீங்கள் கூறலாம், எடுத்துக்காட்டாக , ஆக்ஸிஜன் போன்ற பொதுவான அணுவுடன் இணைக்கப்பட்ட இரண்டு அல்கைல் குழுக்களை நீங்கள் இந்த வகையான ஐசோமர்களைக் கொண்டிருக்கலாம், இது டைதைல் ஈதர் ஆகும், அதேசமயம் இது புரோபில் மெத்தில் ஆகும். ஈதர்
எனவே இவை மீண்டும் ஐசோமர்கள் ஆக்சிஜனின் நிலை சங்கிலியில் வேறுபட்டது,
எனவே இவை மெட்டாமர்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன,
எனவே நாம் என்ன பார்த்தோம் இந்த குறிப்பிட்ட விரிவுரையானது iupac பெயரிடல் முறையைப் பயன்படுத்தி எளிய கரிம சேர்மங்களுக்கு முறையான பெயரிடுதல் ஆகும் கரிம மூலக்கூறில் இருக்கும் இந்த நான்கு வகையான ஐசோமர்களுக்கு அடுத்த ஸ்லைடில் அடுத்த விரிவுரையில் வடிவியல் ஐசோமர் மற்றும் ஆப்டிகல் ஐசோமரைக் கையாள்வோம் உங்கள் அன்பான கவனத்திற்கு மிக்க நன்றி

PrutorAI