

அனைவருக்கும் வணக்கம், இன்று நாம் ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்கள் குறித்த மூன்றாம் வகுப்பைத் தொடர்வோம், இந்த ஒருங்கிணைப்பு கலவைகள் அனைத்திற்கும் மிக முக்கியமான விஷயம் என்னவென்றால், அதனுடன் தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பு எண் , அதாவது நாம் எல் எண்ணிக்கையைப் பார்க்க முயற்சிக்கிறோம் மைய உலோக அயனி அல்லது உலோக அணு இனத்தைச் சுற்றியுள்ள குழுக்கள் மிகவும் முக்கியமானவை, ஏனென்றால் நாம் இதை ஒரு விமானத் துண்டு அல்லது கருப்பு பலகையில் எழுதும்போதெல்லாம் எல்லாவற்றையும் மிக விரைவாக பலகையில் எழுதுகிறோம், ஆனால் அதன் காட்சிப்படுத்தல் இது ஒரு முப்பரிமாண அமைப்பு என்பதால் சில சமயங்களில் விஷயம் மிகவும் கடினமாக இருக்கும் , மேலும் இந்த எண்முக அமைப்பை ஆறின் ஒருங்கிணைப்பு எண்ணுக்கு நேர்த்தியாக எழுதினால், நாம் ஒரு பொதுவான சதுர விமானத்தை வைத்திருக்க முடியும் என்பதைக் காண்கிறோம் . இந்த இரண்டு லிகண்ட்கள் அம்மோனியா லிகண்ட்கள் மற்றும் இரண்டு குளோரின் குழுக்கள் அல்லது குளோரைடு குழுக்கள் ஆகும் சி ஸ்ப்ளேடைன் என்று சொல்வதற்கு நான்கு ஒருங்கிணைப்பு எண் வேண்டும் பிளாட்டினம் மையத்துடன் இணைக்கப்பட்டுள்ளது,

எனவே இங்கே மிகவும் எளிமையான விஷயம் என்னவென்றால், ஒருங்கிணைப்பு எண் ஒரு பொதுவான சதுரத் தளத்தின் அடிப்படையில் நான்கு ஆகும், மேலும் இது நான்கு கோணங்களுக்கும் தொடர்புடைய தீட்டா மதிப்புகளை உருவாக்குகிறது. ஒருங்கிணைப்பு எண் நான்கு வகையான ஒருங்கிணைப்பு எண் ஆறு நமது இரத்தத்தில் இருப்பதால், உயிர் அணுக்களிலும் இந்த இரும்பு இரும்பு நான்கு நைட்ரஜன் நன்கொடை அணுக்களுடன் இணைக்கப்பட்ட அதே நிலைமை இங்கே உள்ளது, இங்கு இரண்டு நைட்ரஜன் மற்றும் இரண்டு குளோரின் குழுக்கள் உள்ளன, ஆனால் ஒரு குறிப்பிட்ட வகை லிகண்ட் மற்றும் லிகண்டிலிருந்து நான்கு நைட்ரஜன்கள் உள்ளன. இது மிகவும் பயனுள்ள லிகண்ட் ஆகும், இது ஒரு போர்பிரின் லிகண்ட் மற்றும் இந்த போர்பிரின் லிகண்ட் அந்த வகையில் மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கிறது, ஏனெனில் இது நைட்ரஜன் மூலம் சில ஒருங்கிணைப்பை ஏற்படுத்துகிறது. நமது குளோபின் சங்கிலியான ஒரு புரதச் சங்கிலியின், உயிரியல் அமைப்பில் மெதுவாகப் பார்க்கிறீர்கள், தொடக்கத்தில் ஒரு வழக்கமான சதுர பிளானர் லிகண்ட்டைக் கொடுத்து, மேக்ரோசைக்ளிக் லிகண்ட் என்று நாம் அழைக்கும் இந்த ஒருங்கிணைப்புப் பகுதியை எவ்வாறு உருவாக்குவது என்பதை நீங்கள் மெதுவாகப் பார்க்கலாம் . புரதச் சங்கிலி புரதப் பகுதியிலிருந்து வரும் குளோபின் சங்கிலி மற்றும் இந்த புரதச் சங்கிலி ஒரு மோனோடென்ட் லிகண்டாக செயல்படுகிறது, ஏனெனில் இது புரதச் சங்கிலியின் அமினோ அமிலத்தின் உடனடி ஜூல் வளையத்திலிருந்து ஒரு நைட்ரஜனை ஐந்தாவது ஒருங்கிணைப்பு தளத்திற்கு ஒருங்கிணைக்கிறது . ஆரம்பத்தில் தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பு எண்ணை மாற்றுகிறோம், முதலில் தசைநார் நான்கு மற்றும் புரதத்தை வழங்குகிறது,

எனவே அடிப்படையில் ஒரு சிக்கலான சூழ்நிலையில் நாம் மற்றொரு பக்கம் இருக்க முடியும், ஆறாவது ஒருங்கிணைப்பு தளம் டையாக்சிஜன் மூலக்கூறுடன் பிணைக்க கிடைக்கும் என்று நாம் அனைவரும் அறிந்திருக்கிறோம். ஆக்ஸிஹெமோகுளோபின் மற்றும் ஆக்ஸிமோகுளோபின் ஆகியவை உயிர்வாழும் ஆக்ஸிஜனை சுவாசிக்கும்போது காற்றிலிருந்து ஆக்ஸிஜனை எடுத்துக்கொள்கிறோம். இரத்தத்தில் இருக்கும் ஹீமோகுளோபின் மற்றும் மயோகுளோபின் ஆகியவை இந்த டை ஆக்சிஜனை இரும்பு மையத்துடன் ஒருங்கிணைப்பதால் நிறைவுற்றதாகிறது,

எனவே இந்த பொதுவான உதாரணம் நமக்கு ஒரு ஒருங்கிணைப்பு எண் ஆறாவது மட்டுமல்ல, குறிப்பிட்ட பகுதியிலும் இந்த யோசனையை அளிக்கிறது. உங்கள் கார்பன் மோனாக்சைடு போன்ற வாயுவாக இருக்கும் டை ஆக்சிஜன் மூலக்கூறு, நிக்கல் டெட்ராகார்போனைலின் விஷயத்தில் நாம் பார்த்தது, காற்றில் இருந்து வரும் இந்த O₂ , இரும்பு மையத்தைச் சுற்றி ஒரு குறிப்பிட்ட இடத்தை ஆக்கிரமித்து ஒரு தசைநார் போல செயல்படுகிறது. ஆக்ஸிஜனேற்றப்பட்ட நமது ஹீமோகுளோபினுக்கு, அதாவது ஆக்ஸி ஹீமோகுளோபின் இனங்கள்,

எனவே இந்த ஒருங்கிணைப்பு எண் நான்கு மிகவும் முக்கியமானது, மேலும் இந்த ஒருங்கிணைப்பு எண் ஆறாவது எவ்வாறு பெறப்படுகிறது என்பதை இங்கிருந்து பார்க்கலாம் , மற்றொரு எடுத்துக்காட்டுக்கு இந்த ஒருங்கிணைப்பு எண் செயற்கையாக தயாரிக்கப்பட்ட மூலக்கூறு . கோபால்ட் மையத்தில் நான்கு அம்மோனியா மூலக்கூறுகள் இந்த கோபால்ட்டுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளன, எனவே எங்களிடம் நான்கு கோபால்ட் நைட்ரஜன் பிணைப்புகள் மற்றும் இரண்டு கோவலன்ட் குளோரின் பிணைப்புகள் மற்றும் இரண்டு வெவ்வேறு வடிவவியலில் உள்ள மற்றொரு மூலக்கூறு, இது சிஸ் வடிவமாகும் , இதில் சூத்திரம் ஒரே மாதிரியாக இருக்கும், இவை இரண்டும் கேடனிக்ஸ் கேஷனிக் வழிமுறைகள் ஒரு கோபால்ட் ட்ரிவலன்ட் நிலை, ஏனெனில் மற்ற இரண்டு சார்ஜ் திருப்திகரமாக உள்ளது குளோரைடு குழுக்கள் இங்கேயும் இதேபோல் மற்ற இரண்டு குழுக்களில் உள்ள கட்டணங்கள் குளோரைடு குழுக்களால் திருப்திப்படுத்தப்படுகின்றன,

எனவே இதை நாங்கள் சிஸ் மற்றும் டிரான்ஸ் என்று அழைக்கிறோம்,

எனவே இவை இரண்டும் 180 டிகிரியில் இருக்கும் என்பதை உங்கள் கரிம வேதியியல் ஆய்வின் மூலம் ஏற்கனவே அறிந்திருக்கிறோம் . குளோரின் கோபால்ட் குளோரின் பிணைப்பு 180 டிகிரி இருக்கும் ,

எனவே அவை மையத்திலிருந்து விலகி இருக்கும்,

எனவே அவை 90 டிகிரி இடைவெளியில் இல்லை,

எனவே நாம் ஒரு டிரான்ஸ் சூழ்நிலையைப் பெறுகிறோம்,

எனவே இந்த குறிப்பிட்ட சதுர விமானத்தையும் அந்த குறிப்பிட்ட சதுர விமானத்தையும் கருத்தில் கொண்டால் நாம் என்னவாக இருக்கிறோம் இப்போது இந்த சதுரத் தளத்தைப் பொறுத்தமட்டில் ஒரு குளோரின் இந்த விமானத்திற்கு மேலே உள்ளது என்றும் மற்றொரு குளோன் இந்த விமானத்திற்கு கீழே உள்ளது என்றும் விவாதிக்கிறது . ஐசோமெரிசத்தைப் படிக்கிறது, ஆனால் ஒருங்கிணைப்பு எண்

மற்றொன்று c1 கோபால் c1 பிணைப்பு 90 டிகிரி அல்ல 180 டிகிரி இது தொடர்புடைய சிஸ் உள்ளமைவுக்கு வழிவகுக்கிறது, எனவே ஒருங்கிணைப்பு எண் ஆறில் ஒன்று சிஸ் மற்றும் மற்றொன்று டிரான்ஸ் என்று இரண்டு சூழ்நிலைகளைக் கொண்டிருக்கலாம். இந்த இரண்டு சேர்மங்களின் பண்புகளிலும் சில மாற்றங்களைக் கொண்டுவருகிறது, அதேபோன்று ஒரு ஒருங்கிணைப்பு எண் 6 க்கு இது ஒரு பிடண்டேட் லிகண்ட் எனவே ஒரு பைடென்டேட் ஆக்சிஜன் லிகண்ட் பெறும்போது உடனடியாக அடையப்படுகிறது, அதாவது o2 வகை தசைநார் அதாவது மூலக்கூறு அவ்வாறு இருக்கும்போது இங்கே நம் ஆக்சலேட் அயனி நன்றாக உள்ளது, எனவே ஒ மைனஸ் ஒ மைனஸ் ஆகிய இரண்டு மின்னூட்டங்கள் மூலம் ஆக்சலேட் அயனி இரும்பு மையத்திற்கு ஒரு பைடென்ட் செலேஷன் உருவாக்குகிறது மற்றும் அவற்றில் மூன்று தொடர்புடைய இரும்பு மையத்தைச் சுற்றி இருக்கலாம், எனவே இது டிரிஸ் ஆக்சலாட்டோ இனங்கள் எனவே மரங்கள் ஆக்சலேட் ஆகும். அதன் மொத்த ஆறாவது மின்னூட்டத்தை உருவாக்கும் இனங்கள் மற்றும் இரும்பு ஃபெரிக் நிலையில் உள்ளது, எனவே நமக்கு மூன்று கழித்தல் எதிர்மறை மின்னூட்டம் உள்ளது, எனவே இந்த குறிப்பிட்ட சிக்கலான பகுதி இயற்கையில் அயனி ஆகும். h என்பது பொட்டாசியம் அயனியால் சமநிலைப்படுத்தப்படுகிறது, எனவே நமது ஹெக்சமைன் கோவலன்ட் மூன்று குளோரைடு போன்ற மூன்று பொட்டாசியம் அயனிகள் உள்ளன, அங்கு நாம் மூன்று குளோரைடு அயனியுடன் நடுநிலைப்படுத்துகிறோம், அதே போல் அயோனிக் வளாகத்திற்கு மூன்று பொட்டாசியம் இருப்பதால் கட்டணத்தை நடுநிலையாக்குகிறோம். அயனிகள் எனவே இந்த நிலைமை எனவே இதுதான் விஷயம் அதனால் முப்பரிமாண அமைப்பு இப்படி இருக்கும் மற்றும் இது ஒரு துண்டு காகிதத்தில் வரையும்போது இது எங்களுக்கு கொஞ்சம் யோசனையைத் தருகிறது என்பதை நாம் கருத்தில் கொண்டால் ஆஹா இவைகளைப் புரிந்துகொள்வது மிகவும் கடினம். உலோக மையம் மற்றும் இந்த இரண்டு குழுக்களும் காகிதத்தின் விமானத்தில் உள்ளன, எனவே இந்த இரண்டு குழுக்களும் காகிதத்தின் விமானத்திற்கு மேலே இருக்கும், மற்ற இரண்டு குழுக்கள் காகிதத்தின் விமானத்திற்கு கீழே இருக்கும், அந்த பாணியில் நாம் உணர்ந்தால் இப்போது லிகண்ட் எங்கே உள்ளது பைடென்ட் செலேஷன் இருக்கும் போது நாம் எதையாவது வைத்திருக்க முடியும், எனவே பைடென்ட் லிகண்டின் முதல் ஆக்சிஜன் அணு காகிதத்தின் விமானத்திலோ அல்லது பலகையின் விமானத்திலோ இருந்தால் இரண்டாவது கள் பின்னால் செல்லும் இது பலகையின் விமானத்தில் இருந்தால், இது முன்னோக்கி வரும், அதாவது இது காகிதத்தின் விமானத்திற்கு மேலே உள்ளது, இந்த விஷயத்தில் ஒன்று காகிதத்தின் விமானத்திற்கு கீழே உள்ளது, மற்றொன்று காகிதத்தின் மேலே இருக்கும் விமானமாக இருக்கும். எனவே நாம் வழக்கமான காட்சிப்படுத்தல் வேண்டும் மற்றும் இது வெளிப்படையாக இந்த குறிப்பிட்ட குழுக்கள் இந்த குழுக்களின் இருப்பு நமக்கு சொல்கிறது, ஏனென்றால் ஆக்சிஜன்கள் அனைத்தும் சிவப்பு நிறத்தில் உள்ளன, எனவே இது இதன் அமைப்பு அல்ல, ஆனால் இது வேறுபட்ட கலவையாகும். வாழைப்பழ அசிடேல் அசிட்டோனைட் ஒன்றில் நாம் பார்த்த உங்கள் அசிடேல் அசிட்டோன் லிகண்ட் , எனவே இது டிரிஸ் மாங்கனீசு அசிடேல் அசிட்டோனைட் கலவை மற்றும் ஐசோமெரிக் வடிவத்துடன் தொடர்புடைய இந்த பெயரிடல் பின்னர் விரிவாக விவாதிப்போம், மேலும் நாங்கள் கருதும் ஒன்று சில நீட்சிகள் ஏனெனில் நீந்தல் உடல்நீதியாக நாம் என்ன கருதலாம் என்று கருதலாம். n குழுக்கள் மற்றும் அனைத்து மாங்கனீசு ஆக்சிஜன் பிணைப்பு தூரங்களும் ஒரே அளவில் இல்லை என்றால், அவற்றில் சில சிறியதாகவும், சில நீளமாகவும் இருக்கும் மற்றும் அவற்றில் நான்கு நெருங்கிய வரம்பில் இருப்பதைக் கண்டால், நாம் சூழ்நிலையைப் பெறலாம். மேலும் அவற்றில் இரண்டு நீண்ட சூழ்நிலையில் உள்ளன, எனவே இந்த குறிப்பிட்ட விமானம் ஒரு டெட்ராகோனல் விமானம் என்று நாம் கருதினால், இது டெட்ராகோனல் விமானத்திற்கு மேலே இருப்பது நீளமானது மற்றும் டெட்ராகோனல் விமானத்திற்கு கீழே இருப்பது அனைத்தும் நீளமானது, எனவே நீள்வட்டத்தின் தன்மை நான்கு கோண நீளமாகும். ஒரு டெட்ராகோனல் விமானத்தின் அடிப்படையில் ஒரு பிணைப்பு நீளமானது , மற்றொன்று இந்த மாங்கனீசு ஆக்சிஜனின் குறிப்பிட்ட பிணைப்புகளைப் பொறுத்து நீளமானது, எனவே நாம் கண்டறிவது, இதனால் நாம் சி டிரான்ஸைப் பார்த்த விதத்தில் சில ஐசோமெரிக் வடிவத்தை உருவாக்க முடியும். ஐசோமெரிசம் எனவே இந்த ஐசோமர்களை நாம் எவ்வாறு பெறுகிறோம் என்பது ஒரு எண்முக வளாகத்தை வைத்திருக்கும் போது உருவாகிறது, மேலும் இரண்டு அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட வெவ்வேறு லிகண்ட்களில் இரண்டு அல்லது அதற்கு மேற்பட்டவை உள்ளன . t நாம் இரண்டு குளோரைடுகளை வைத்திருக்க முடியும் என்று பார்த்தோம் , எனவே நாம் உலோக அயனியைச் சுற்றி இரண்டு லிகண்ட்களைப் பெறுகிறோம், இரண்டு வகையான லிகண்ட் ஒன்று எல் ஆகும், மேலும் அவை அடிப்படையில் பொருட்களைத் தோற்றுவிக்கும் போது இரண்டு வெவ்வேறு சேர்மங்களைப் பெறலாம். இது ஒரு தெளிவான அவதானிப்பு மற்றும் அதனால்தான் இந்த ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்கள் கரிம சேர்மங்களில் நாம் எதைப் பெற்றாலும் பெரும்பாலான சேர்மங்கள் கரைசலில் உள்ளன, அவற்றை தனிமைப்படுத்த முடிந்தால் அவை அனைத்தும் நிறமற்றவை மற்றும்

வெள்ளை நிறத்தில் உள்ளன,
எனவே வண்ண வாரியாக நாம் இந்த இரண்டு விஷயங்களையும் வேறுபடுத்திப் பார்க்க முடியாது, ஆனால் இந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்தில் நாம் இரண்டு ஐசோமெரிக் வடிவத்தைக் கொண்டிருக்கலாம் என்பதையும், அதே பெட்ரிடில் ஐசோமரில் ஒன்று இளஞ்சிவப்பு நிறமாகவும் மற்றொன்று பச்சை நிறமாகவும் இருப்பதைக் கண்டால், வண்ண வாரியாக நாம் பார்க்கிறோம். குறிப்பிட்ட வண்ணம் ஒரு குறிப்பிட்ட ஐசோமருக்கானது, மற்ற நிறம் மற்ற ஐசோமருக்கானது என்பதை வேறுபடுத்தி அறியலாம், எனவே இது அடிப்படையில் இடதுபுறத்தில் நாம் பெறுவது டிக்ளோரோ கோபால்ட் iii குளோரைடில் உள்ள அமைப்பு,
எனவே அதே தொகுப்பு. சிஸ் கலவை இளஞ்சிவப்பு நிறத்தில் இருப்பதால் டெட்ரா அமீன் டிக்ளோரோ கலவை ஆனால் டிரான்ஸ் கலவை டிரான்ஸ் டெட்ராமைன் டிக்ளோரோ கோவலன்ட் த்ரீ குளோரைடு பச்சை நிறத்தில் உள்ளது,
எனவே செயற்கை முறைகள் உள்ளன மற்றும் சிஸ்கோ அனலாக் தயாரிப்பதற்கு வழக்கமான செயற்கை முறைகளைப் பின்பற்றலாம். மற்றும் டிரான்ஸ் அனலாக்
எனவே இந்த ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்களுக்கு பெயரிடும் போது இந்த வடிவியல் ஐசோமர்களும் சேர்க்கப்படலாம்,
எனவே இந்த ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்களுக்கு எப்படி பெயரிடுகிறோம் என்பதை அறிந்து கொள்வது மிகவும் எளிதானது, ஏனெனில் சில சமயங்களில் நாம் சூத்திரத்தை கொடுக்கிறோம். சூத்திரம் என்பது இவை அனைத்திற்கும் பெயரிடுவது அல்ல, ஆனால் உலோக அயனியின் பெயரை லிகண்டின் பெயரை இந்த தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற நிலை மற்றும் அயோனிக் பகுதி அல்லது மின்னூட்ட நடுநிலைப்படுத்தலுக்குத் தேவைப்படும் கேஷனிக் பகுதி ஆகியவற்றை ஆர்டர் செய்ய வேண்டும். சோடியம் குளோரைடு போன்ற எளிய கனிம உப்புகளுக்கு எளிய பெயரிடுதல் நாம் முதலில் சோடியம் என்று சொல்கிறோம், அதாவது கேஷன் வேகமாக பெயரிடப்பட்டது மற்றும் பின்னர் குளோரைடு எனவே அவற்றை சோடியம் குளோரைடு என்று அழைக்கிறோம், இந்த ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்களுக்கு கேஷன் முதலில் பெயரிடப்பட்டது, பின்னர் இரும்பு என்று பெயரிடப்பட்டது,
எனவே இந்த k3 fec மற்றும் முழு 6 மற்றும் co மற்றும் h3 நான்கு c12 c1 ஐ வைத்திருந்தால், இந்த கலவையை நாம் கடைசி இரண்டாகப் பார்க்கிறோம். வகுப்புகள் மற்றும் எல்லா நேரங்களிலும் இந்த கோபால்ட் அமீன் சேர்மங்களின் உதாரணத்தை எடுத்துக்கொள்கிறோம், சில குளோரைடு குழுக்கள் உள்ளன,
எனவே உயிரினங்களைப் பொறுத்து, ஒரு சந்தர்ப்பத்தில் பொட்டாசியம், மற்றொரு வழக்கில் அது சிக்கலான இனங்கள் ஆனால் நாம் செய்ய வேண்டும். பொட்டாசியம் தொடர்புடைய கேஷன் என இரண்டையும் முதலில் பெயரிடவும், சிக்கலான இனங்களும் தொடர்புடைய கேஷன் ஆகும், எனவே இது பொட்டாசியம் ஹெக்ஸா அயோனோ எக்ஸ்ட்ரா சயனோ அயர்ன் த்ரீ ஆகும், இதை நாம் பொதுவான பெயர் பொட்டாசியம் படகு சயனைடு என்று அழைக்கிறோம், பின்னர் வளாகத்திற்குள் நாம் என்ன பார்க்கிறோம் லிகண்ட்கள் முதலில் அகரவரிசையில் பெயரிடப்படுகின்றன,
எனவே லிகண்டின் பெயரிடல் abcd எனில்,
எனவே எத்திலீன் டயமின் என்று நீங்கள் பெயரிடும்போது எத்திலீன் டயமின் என்று நாங்கள் கருதுகிறோம் t அது அதே மாதிரியான ah டைதிலேண்ட் ட்ரையமைனைக் கொண்டுள்ளது, அது டிரைத்தீனியம் டெட்ராமைனைக் கொண்டிருக்கும் போது அது t ஐக் கொண்டுள்ளது,
எனவே பெயர்களில் குறிப்பிட்ட அகரவரிசையில் முன்னுரிமை இருக்கும், இந்த அனைத்து லிகண்ட்களின் பெயரையும் அறிந்தவுடன், ஆக்சலிடா குழுவிற்கும் அனைத்திற்கும் ஓ. பிற உருவாக்கும் லிகண்ட்கள் மற்றும் செலேட்டிங் அல்லாத லிகண்ட்களின் பெயர் அயோனிக் லிகண்ட்களின் பெயர் ஓ என்ற எழுத்தில் முடிவடைகிறது,
எனவே ஓ என்ற எழுத்து உள்ளது, அதேசமயம் நடுநிலை லிகண்ட் பொதுவாக மூலக்கூறின் பெயர் என்று அழைக்கப்படுகிறது,
எனவே மூலக்கூறின் பெயரை மாற்ற மாட்டோம் இது நீர் மூலக்கூறு போன்ற நடுநிலையானது,
எனவே அக்வா என்பது சில ஹெக்ஸா அக்வா கலவையில் உள்ள இரும்பு மையத்தைச் சுற்றி ஆறு நீர் மூலக்கூறுகள் இருக்கும்போது நீர் ஒருங்கிணைக்கப்படும்போது அக்வாவை நாங்கள் எளிமையாகக் கூறுகிறோம்,
எனவே அமீன் குழுக்கள் இருக்கும்போது ஹெக்ஸா அக்வா இரும்பு மூன்றையும் அவர்களுக்குச் சொல்கிறோம். co nh3 முழு ஆறு மூன்று கூட்டல் கேஷனிக் பகுதி,
எனவே ஹெக்ஸா அமீன் கோபால்ட் மூன்று சிக்கலான பகுதி மற்றும் அதே கார்போனைல் பகுதி கார்போனைல் கார்போனைல் என்றும் பெயரிடப்பட்டது, இது தொடர்புடைய ஆ தி நிகோ ஹோல் 4 எனவே டெட்ராகார்பனைல் கலவை டெட்ரா கார்போனைல் நிக்கல் பூஜ்ஜியம் ஆனால் அம்மோனியா மற்றும் குளோரைடு போன்ற ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட லிகண்ட்கள் இருக்கும்போது அவற்றை டை ட்ரை டெட்ராபென்டன் ஹெக்ஸா என்ற பெரிய முன்னொட்டுகளுடன் எழுதுகிறோம். தற்போது நாம் டெட்ராவைப் பயன்படுத்துகிறோம், ஆனால் தசைநார் சில உணவுப் பகுதியைக் கொண்டிருக்கும்போது, பிஸ்க்கு கிரேக்க பெயரிடலைப் பயன்படுத்துகிறோம்,
எனவே சாயம் பின்னர் பிஸ் ட்ரை பின்னர் மரங்கள் மற்றும் டெட்ரா பின்னர் டெட்ரா கேஸ் ஆக இருக்கும், எனவே எத்திலீன் டயமின் குழுக்கள் இரண்டு பிஸ் எத்திலீன் டயமினுக்கான கிரேக்க முன்னொட்டுகளைப் பயன்படுத்துகிறோம், ஏனெனில் ஏற்கனவே அமினில் சாயப் பகுதி இருப்பதால் ஆக்சிஜனேற்ற எண்ணை அடுத்து ஆக்சிஜனேற்ற எண்ணைக் கருத்தில் கொள்வோம். உலோக அயனியை அடையாளம் காண்பது,

சிக்கலான இனங்களின் ஒட்டுமொத்த கட்டணத்தைப் பார்ப்பதன் மூலம் கட்டணம் எவ்வாறு பயன்படுத்தப்படுகிறது என்பதை உடனடியாக நமக்குத் தெரிவிக்கும் . e பாசிட்டிவ் சார்ஜ் என்பது மோனோகாலோனிக் காம்ப்ளக்ஸ்

எனவே குரோமியம் என்பது மும்மடங்கு நிலையில் உள்ளது,

எனவே இதை அடிப்படையில் நாம் ரோமன் எண்களை அடைப்புக்குறிக்குள் பயன்படுத்தி எழுதுகிறோம்,

எனவே இது டெட்ரா அமீன் டிக்ளோரோ குரோமியம் 2 ஆக இருக்கும்,

எனவே அமீன் 2 என்பது அகர வரிசைப்படி முதலில் வருவது அமீன் ஆகும். நாம் தொடர்புடைய குளோரோ

கலவைக்கு செல்வதற்கு முன், குரோமியத்தைச் சுற்றியுள்ள குளோரோ லிகண்டின் ட்ரைவலன்ட்

ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ள குளோரோ லிகண்ட் கண்டனம் செய்யப்படுகிறது, ஆனால் சிக்கலானது

இரும்பாக இருக்கும்போது, அது ஒரு பொட்டாசியம் என்று முதலில் சொல்ல முயற்சிப்போம், மேலும்

அயோனிக் பகுதி தொடர்புடையது என்று பெயரிடப்பட்டது. எட்டு எட்டுடன் முடிவடைகிறது,

எனவே இந்த ஹெக்ஸா சயனோ செயல்பாடு ஹெக்ஸாசினோஃபெரேட் இரண்டு உள்ளது,

எனவே அது கே ஃபோர் ஃபெக் மற்றும் ஹோல் 6 ஆக இருக்கும் போது அது பொட்டாசியம்

ஹெக்ஸாசியனோஃபெரேட்டாக இருக்கும், ஆனால் அயனியைக் கருத்தில் கொண்டால் அது

ஹெக்ஸானோஃபரா2 ஐயனை ஒத்த பாணியில் இருக்கும். ஆறு சயனைடு குழுக்கள் இணைக்கும் போது ,

தொடர்புடைய இனங்கள் ஃபெரேட்டாக தொடர்புடைய இரும்பாக இருந்தால், அயோனிக் வளாகத்தில்

உள்ள உலோகத்தின் பெயரைப் பார்க்கவும். இரும்பிற்கு நாம் இரும்பு மூன்று என்று சொல்லவில்லை, அது

ஃபெரேட் 3 ஆக இருக்கும்,

எனவே இதை ஃபெரேட் என்று எழுதுகிறோம், அதே போல் மற்ற அனைத்து உலோக அயனிகளும்

தொடர்புடைய தாய் உலோக மையத்தின் பெயருடன் மாறுகின்றன,

எனவே அந்த குறிப்பிட்ட பெயரிடலைப் பெறும் அனான்கள் பெயர் அயனி வளாகத்தில் உள்ள உலோகம்

அலுமினியமாக இருந்தால் அது அலுமினேட்டாக இருக்கும், அதுபோல் இரும்பாக இருந்தால் அது நிக்கலாக

இருந்தால் அது நிக்கலெட்டாகவும், துத்தநாகமாக இருந்தால் அது நிக்கலெட்டாகவும் இருக்கும் என்று

பார்த்தோம், இவை அனைத்தும் மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கும். மிக எளிய குழுக்களுக்கு , தாமிரத்தின்

விஷயத்தில் தாமிரம் ப்ளஸ் 6 ஆக்சிஜனேற்ற நிலையிலும், தாமிரம் ப்ளஸ் ஒன் ஆக்சிஜனேற்ற

நிலையிலும் இருக்கும் என்பதை நாம் இப்போதுதான் பார்த்தோம் . கனசதுர வீதம் பிளாஸ்க் 6

ஆக்சிஜனேற்ற நிலையிலும் கனசதுர வீதம் பிளாஸ் ஒன் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையிலும் இருக்கலாம்,

எனவே குறிப்பிட்ட கனசதுர விகிதத்தை ஆ வில் ஒன்றின் ரோமன் எண்ணிலோ அல்லது இரண்டின்

ரோமன் எண்ணிலோ குறிப்பிட வேண்டும். செப்பு ஆக்சிஜனேற்றம் n மாநிலம் இதேபோல் இந்த ஃபெரேட்

இரண்டும் பிளாஸ் 6 மற்றும் பிளாஸ் தரீ ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் இரும்பாக இருக்கலாம், ஆனால் உலோக

அயனிக்கான தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற எண்ணை நாங்கள் குறிப்பாகக் குறிப்பிடுவோம்,

எனவே இவற்றைக் கருத்தில் கொண்டால் இவை உங்கள் என்சிஆர்டி புத்தகத்திலிருந்து நாங்கள் எடுத்த

எடுத்துக்காட்டுகள். வழக்கமான பெயர்கள், ஏனெனில் இது ஒருவித நடைமுறையாகும் , இது தேர்வில்

அல்லது சில போட்டித் தேர்வில் இது உங்களிடம் கேட்கப்படும் என்பதல்ல, ஆனால் நாங்கள் எப்படி

கருதுகிறோம், நான்கு வெவ்வேறு வகையான வளாகங்கள் என்று சொல்வதற்கு இது ஒரு எடுத்துக்காட்டு,

எனவே இந்த உலோக வளாகங்களை நாம் எவ்வாறு படிக்கிறோம் இந்த சூத்திரத்தை நாம் நன்றாக

எழுதும்போது, சூத்திரங்களும் பொதுவாக வித்தியாசமாக இருப்பதால், இவை நடுநிலை தசைநார்

என்பதை நாம் காண்கிறோம் . கோளத்தை ஒருங்கிணைக்கவும், அதனுடன் தொடர்புடைய சின்தே

பெயருக்காக இதை எவ்வாறு எழுதுகிறோம் , நடுநிலையானது,

எனவே தொடர்புடைய பெயரைப் பற்றி கவலைப்படுவதில்லை, ஆனால் கார்போனைல் க்ரோ மட்டுமே

அது டெட்ரா கார்போனைல் கசிவு பூஜ்ஜியம்

எனவே இது போன்ற நான்கு கார்போனைல் குழுக்கள் குறிப்பிட்ட நிக்கலுடன் பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்ற

நிலையில் இணைகின்றன, பின்னர் டெட்ரா கார்பனைல் கசிவு பூஜ்ஜியம் உள்ளது என்று எங்களிடம்

கூறுங்கள். இரும்பு மையத்தைச் சுற்றி அதிக எண்ணிக்கையிலான கார்போனைல் செயல்பாடுகளைக்

கொண்ட இரும்புச் சேர்மம், அது மீண்டும் பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ளது,

எனவே ஃபெகோ ஹோல் ஐந்து, டெட்ராவுக்குப் பதிலாக பென்டாவாக இருக்கும் . தொடர்புடைய சதுர

அடைப்புக்குறியை எழுத வேண்டாம், ஏனெனில் இது சதுர அடைப்புக்குறிக்குள் இருக்கும், சோடியம்

நாற்கர கோளத்திற்கு வெளியே இருக்கும்,

எனவே இது வேண்டுமென்றே கொடுக்கப்படவில்லை,

எனவே இது எங்குள்ளது என்று குழப்ப வேண்டாம்,

எனவே கேஷனிக் பகுதி சோடியம் பிளாஸ் மற்றும் அயனி பகுதி au f ஆகும் 4 கழித்தல்

எனவே இது ஒரு u f 4 கழித்தல்

எனவே இது அடிப்படையில் டெட்ராஃப்ளூரோராட் ஆகும் தொடர்புடைய அயோனிக் வளாகத்தின்

சோடியம் உப்பு ஆகும் வீதம் மூன்று சில சமயங்களில் இது ஒரேட்டாக இருக்கலாம், அதாவது

மோனோவலன்ட் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் தங்க அயனி இருப்பது நமது டெட்ராஃப்ளூரோபோரேட்டைப்

போன்றது என்று நாம் அனைவரும் நன்றாக அறிவோம்

எனவே b f 4 கழித்தல் இதேபோல் இது 4 கழித்தல் ஆகும், இது டெட்ராஃப்ளூரோபோரேட் மற்றும் இது

டெட்ராஃப்ளூரேட் மற்றும் இது ஃபெரேட் தரீயின் பொட்டாசியம் அறுகோணம் என்று ஏற்கனவே இங்கு

விவாதித்துள்ளோம், அதே போல் நாம் பொட்டாசியம் எக்ஸியானோ ஃபெரேட் டூவை எடுத்துக்

கொள்ளலாம், இது ஆ ஃபெரோசயனைடுக்கானது , கடைசியாக டிரிஸ் காம்ப்ளக்ஸ் இது எத்திலீன் டயமின்

எனவே டிரிஸ் எத்திலீன்அமைன் ஆகும் . ஹெக்ஸமைன் கோபால்ட் மூன்று குளோரைடு போன்ற

குரோமியம் மூன்று குளோரைடு,
எனவே இது மரங்கள் எத்திலினெடியமைன்,
எனவே இந்த செயல்பாடு நமக்குத் தெரிந்த கேஷனிக் பகுதி ஒரு மரமாகும்,
எனவே குரோமியம் மையத்தைச் சுற்றியுள்ள பிடென்ட் லிகண்ட்களில் மூன்று, இப்போது தலைகீழ் வழியில் இதையெல்லாம் நாம் நன்றாகப் புரிந்து கொண்டால். ஒரு தலைகீழ் வழி இயங்கும் வாக்கியத்தில் எழுதினால், சில சமயங்களில் காம்ப்ளக்ஸ் எழுதுவது இப்படித்தான் இருக்கும், அதாவது டெட்ராகன் குரோமியம் 2 சல்பேட் எப்போது நாங்கள் அதைப் படிக்கிறோம், அதைப் படித்தால், மூலக்கூறானது ஏதோ ஒன்றைப் பார்க்கிறோம் என்ற சிக்னல் உங்களுக்கு அனுப்பப்படும் செய்தியை உடனடியாக அனுப்பும், எனவே உங்களிடம் இது தொடர்புடையது, அதாவது அமீன் பின்னர் டெட்ராச்சார் குரோமியம் இரண்டு சல்பேட்,
எனவே இந்த குறிப்பிட்ட ஒன்றை நாங்கள் என்ன செய்கிறோம் இந்த வடிவத்தில் இது சரியானது அல்ல, அதாவது உங்களிடம் உள்ளது ஆ, அதாவது எண்முக கலவைக்கு நமக்குத் தேவையானது அவற்றில் இரண்டு செயல்பாட்டில் நமக்குத் தேவை,
எனவே இது அமீன் டெட்ராகன் அல்லது குரோமியம் இரண்டு சல்பேட் அல்ல, அது டைமைனாக இருக்க வேண்டும்,
எனவே அமீன் இரண்டாக இருக்க வேண்டும் எண்ணில் அல்லது நீர் மூலக்கூறில் ஐந்தாவது இருக்க வேண்டும், ஏனெனில் நீங்கள் சில வழக்கமான வடிவவியலைப் பெறலாம், அதை நாங்கள் பெறுகிறோம், ஏனெனில் இந்த வடிவத்தில் பென்டா ஒருங்கிணைப்பு குரோமியத்தைப் பெறுவது அவ்வளவு எளிதானது அல்ல. டெட்ராஹெட்ரல் வடிவவியலில் உறுதிப்படுத்தப்பட்டு, உடனடியாக அது எண்முக வடிவவியலுக்குச் செல்லலாம்,
எனவே இந்த வகையான பென்டா அணுக்கருவைப் பெற முயற்சித்தால் அது உடனடியாக தண்ணீரை ஈர்க்கிறது. மறுபுறத்தில் இருந்து மூலக்கூறு அதை முடிக்க மற்றும் எண்முக வடிவம் ஆனால் சார்ஜ் நடுநிலைப்படுத்தல் மிகவும் எளிமையானது சல்பேட் அயனியில் இருந்து இரண்டு கட்டணங்கள் மற்றும் அம்மோனியாவில் இருந்து ஒரு கட்டணம்
எனவே சல்பேட் இருந்தால் தர்க்கம் மிகவும் எளிது, சல்பேட் இருந்தால் அம்மோனியா மோனோடென்ட் ஆகும். லிகண்ட்
எனவே இதைச் சுற்றியுள்ள நீர் மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை ஐந்தாக இருக்கும்,
எனவே சரியான பெயர் அமீன் பென்டா எக்கோ குரோமியம் இரண்டு சல்பேட் பின்னர் பொட்டாசியம் அறுகோண ஃபெரெட் என்று நாம் இப்போது பார்த்தோம், இவை அனைத்தும் ஒரு எடுத்துக்காட்டு. சிஸ் பிளாட்டின் என்று பொருள்படும் பிளாட்டினம் சேர்மம் இந்த நிலையில் உள்ளது, அது மிகவும் முக்கியமானது, அதுதான் புற்றுநோய்க்கான மருந்து என்று நமக்குத் தெரியும்,
எனவே அதனுடன் தொடர்புடைய மருந்து பென்சிலின் உள்ளது என்பதை நாங்கள் அறிவோம்,
எனவே சிஸ்ப்ளேட்டின் என்பது சரியான பெயர். ஏனெனில் இது மிகவும் பொதுவாக பரிந்துரைக்கப்படும் ஒன்றாகும் மற்றும் பல புற்றுநோய் கண்டறியப்பட்ட முதல் மற்றும் வெற்றிகரமான சிகிச்சையாகும்,
எனவே இது அடிப்படையில் கொடுக்கிறது இரண்டு அமீன் செயல்பாடுகள் மற்றும் இரண்டு குளோரைடு செயல்பாடுகள் சிஸ் நிலையில் உள்ளன மற்றும் ஒரு ஒருங்கிணைப்பு எண் நான்கு மற்றும் ஒரு சதுர பிளானர் கலவை என்று நாம் அழைக்கும் இரண்டு நிலைகளின் கலவை இதுவாகும். ஐசோமெரிசத்திற்கு நாம் பார்த்த இரண்டு எடுத்துக்காட்டுகளில், நாம் ஒரு சிஸ் கலவையை வைத்திருக்கலாம் அல்லது டிரான்ஸ் கலவையை வைத்திருக்கலாம்,
எனவே இப்போது நாம் இதற்கு பெயரிடுகிறோம், அதே போல் டிரான்ஸ்ப்ளேட்டின் ஆனால் இந்த பிளாட்டின் பெயரிடலையும் வைத்திருக்கலாம். மிகவும் பொதுவான பெயர் இது iupac அங்கீகரிக்கப்பட்ட பெயர் அல்ல,
எனவே தொடர்புடைய ஒன்றை எழுதினால், ஹைபன் இல்லை, இது பிளாட்டினம்,
எனவே அதற்கேற்ப மாற்று இடமாற்றம் என்னவாக இருக்க வேண்டும் என்பதையும் நாம் சிந்திக்கலாம். ஐசோமர் என்றால் என்ன, அவை ஒரே வேதியியல் சூத்திரத்தைக் கொண்டிருக்கின்றன, ஆனால் அணுக்களின் வெவ்வேறு அமைப்பைக் கொண்டிருக்கின்றன,
எனவே அணுக்களின் ஏற்பாடு வேறுபட்டதாக இருக்கும் என்பதை நாம் அறிவோம். சேர்மம் ஒரு சிஸ் சேர்மமாக இருந்தால் வாடகைக்கு ஒரு டிரான்ஸ் ஒன் கலவையாக இருந்தால் அதன் ஏற்பாடு முற்றிலும் வேறுபட்டது என்று நாம் இப்போது கருதும் விதத்தில் இரண்டு பிணைப்புகள் என்பது டிகிரி இடைவெளியில் உள்ளன, மற்ற இரண்டு பிணைப்புகள் தொண்ணூறு டிகிரி இடைவெளியில் உள்ளன. ஒரு என்பது டிகிரி இடைவெளியில் உள்ள பிணைப்பு டிரான்ஸ் ஐசோமராகவும், சிஸ் ஐசோமர்களான இரண்டு ஒத்த லிகண்ட் குழுக்களுக்கு தொண்ணூறு டிகிரி இடைவெளியில் இருக்கும் பிணைப்பாகவும் இருக்கும்,
எனவே நாம் இரண்டு வகையான ஐசோமெரிஸத்தை வைத்திருக்கலாம், அதாவது கட்டமைப்பு ஐசோமெரிஸமாக நாம் கருதலாம். ஒரு ஒருங்கிணைப்பு சேர்மத்தையும் அந்த ஒருங்கிணைப்பு சேர்மத்தையும் பற்றி நாம் பார்ப்பது, இந்த ஒருங்கிணைப்பு கலவை குறிப்பிட்ட ஒருங்கிணைப்பு எண்ணைக் கொண்டிருப்பதைக் காண்கிறோம், இது அதன் வடிவியல் மற்றும் வடிவவியலுடன் நேரடியாக தொடர்புடையது என்பது முப்பரிமாண அமைப்பு மற்றும் முப்பரிமாண அமைப்பு ஒரு பாலிஹெட்ரல் ஏற்பாடு அல்லது ஒரு பாலிஹெட்ரான் ஒரு குறிப்பிட்ட கார்பன் மையம் மீத்தேனில் நான்கு ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் மற்றும் புவியுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ளது என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம். அளவீடு என்பது ஒரு டெட்ராஹெட்ரல் வடிவியல் என்று நாம் அனைவரும் அறிவோம்,
எனவே இது அடிப்படையில் தொடர்புடைய பாலிஹெட்ரல் ஏற்பாடு

எனவே கார்பன் மையத்தில் இருக்கும் விண்வெளியில் இந்த டெட்ராஹைட்ரல் ஏற்பாட்டால் நாம் அந்த பாலிஹைட்ரல் ஏற்பாட்டைப் பெறுகிறோம்,

எனவே குறிப்பிட்ட ஒருங்கிணைப்பு வடிவவியலை அறிந்தவுடன், அதனுடன் தொடர்புடைய அணுக்களின் எண்ணிக்கையைக் குறிக்கிறது. மையப் பகுதியைச் சுற்றியிருப்பதால், அது நான்காக இருந்தால், இதற்கு ஒரு குறிப்பிட்ட பாலிஹைட்ரல் ஏற்பாட்டைப் பெறலாம்,

எனவே இந்த வடிவியல் அமைப்புடன் தொடர்புடையது,

எனவே குறிப்பிட்ட ஒருங்கிணைப்பு கலவையின் அமைப்பு மற்றும் இவை அனைத்திலும் சில வேறுபாடுகள் இருந்தால் ஒருங்கிணைப்பு இயற்கை அயனியாக்கம் மற்றும் கரைப்பான் மூலக்கூறுகளின் இருப்பு ஆகியவற்றுடன் தொடர்புடைய இணைப்புக்கு, நாம் கண்டுபிடிப்பது தொடர்புடைய ஐசோமர் என்று அழைக்கக்கூடிய ஒன்றைக் கண்டுபிடிக்கும்,

எனவே இந்த ஐசோமர்கள் கட்டமைப்புகளுக்கு கிடைக்கும் வெவ்வேறு கட்டமைப்புகளை இங்கே பெறுகிறோம். முதலாவது உங்கள் இணைப்பு ஐசோமராக இருக்கலாம், இணைப்புகள் வேறுபட்டவை , எனவே நாம் பெயரைப் படிக்க வேண்டும் இணைப்பு வேறுபட்டது என்பதை மிகக் கவனமாகப் பெறுகிறோம், பின்னர் ஒருங்கிணைப்பு ஐசோமெரிஸத்தைப் பெறுகிறோம், பின்னர் ஒருங்கிணைப்பு கோளம் சி மற்றும் டிரான்ஸ் போன்ற உலோக அயனியைச் சுற்றியுள்ள அதன் நிலையைப் பொறுத்து வேறுபட்டது,

எனவே இது வடிவியல் ஐசோமெரிசத்திற்கான வடிவவியலின் கீழ் வரும், ஆனால் ஒருங்கிணைப்பு ஐசோமெரிசம் ஏதோ ஒருங்கிணைக்கிறது மற்றும் ஏதோ ஒருங்கிணைக்கவில்லை, அது ஒருங்கிணைப்பு ஐசோமெரிஸத்தை உருவாக்கும் மற்றும் இந்த இரண்டு மகப்பேறியல் ஐசோமெரிசம் மற்றும் கட்டமைப்பு ஐசோமெரிசம் ஆகியவற்றுக்கு இடையே குழப்பமடையக்கூடாது, பின்னர் அயனியாக்கம் ஐசோமெரிசம் ஸ்டீரியோசோமருடன் தொடர்புடையது எதுவுமில்லை, அதாவது விண்வெளியில் உள்ள ஐசோமர்கள் மற்றும் தொடர்புடைய கரைப்பான் i i தீர்க்கப்பட்ட ஐசோமெரிசம் மற்றும் இந்த ஸ்டீரியோ ஐசோமெரிசம் மிகவும் பொதுவானது மற்றும் முக்கியமானது மற்றும் இந்த இரண்டையும் ஒன்றாகக் கலக்கலாம் , அங்கு வடிவியல் ஐசோமெரிசம் இருப்பதையும், அந்த வடிவியல் ஐசோமெரிஸத்திற்குள் ஏதாவது தொடர்புடைய ஆப்டிகல் ஐசோமெரிஸத்தைக் காட்டுகிறது இல்லையா என்பதைக் கண்டறியலாம் . விளக்கப்படம் உங்களை நினைவில் கொள்ள மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கும் இந்த ஐசோமர்களைப் பற்றி நாம் ஏன் பேசுகிறோம் என்பதை இந்த பாய்வு விளக்கப்படத்திற்கு நன்றாக நினைவில் வைத்துக் கொள்ள முடியும், இந்த ஐசோமர்கள் ஒரே சூத்திரம் ஆனால் வெவ்வேறு பண்புகளைக் கொண்டதாக இருக்கும், மேலும் அதற்கான கட்டமைப்பு ஐசோமருக்குச் செல்கிறோம், பின்னர் நாம் இப்போது விவாதித்த இரண்டு மட்டுமல்ல, நான்கு வகையான இணைப்புகளும் ஆகும். ஒருங்கிணைத்தல் அயனியாக்கம் மற்றும் கரைப்பான்

எனவே இது நான்கு வகையான இந்த ஐசோமரிசத்தை நாம் வைத்திருக்க முடியும் மற்றும் வலது புறத்தில் ஸ்டீரியோ ஐசோமர் ஸ்டீரியோ அதாவது விண்வெளி சிறப்பு பகுதி அதாவது அதே பிணைப்புகள் ஆனால் வெவ்வேறு இடஞ்சார்ந்த ஏற்பாடுகள்

எனவே பிணைப்புகள் உள்ளன பொருளின் இணைப்பு வகை அல்லது பொருளின் ஒருங்கிணைப்பு வகை, ஆனால் உங்கள் சி ஸ்ப்ளாட்டிங் மற்றும் இடமாற்றம் போன்ற ஏற்பாடுகள் வேறுபட்டவை, அவை வடிவியல் ஐசோமர்கள், ஏனெனில் இடஞ்சார்ந்த அமைப்பு உள்ளது, மேலும் இந்த கலவைகளின் தொடர்புடைய நிறமும் கடுமையாக இருப்பதை நாம் இப்போது பார்த்தோம். வேறு ஒன்று நாம் இப்போது பார்த்தது ஒன்று இளஞ்சிவப்பு நிறத்திலும் மற்றொன்று பச்சை நிறத்திலும் உள்ளது ஆப்டிகல் ஐசோமெரிசம் என்று பொருள்படும் அடிப்படைப் பண்பு, அதன் அடிப்படையில் நமக்குச் சரியான நிறம் நன்றாக இருக்கிறது என்பதைச் சொல்கிறது . உயிர்வேதியியல் அம்சங்களை உங்கள் சிஸ் பிளாட்டினம் போன்ற சில நல்ல மருந்தாகப் பயன்படுத்தலாமா என்பது ஏன் சி ஸ்ப்ளேட்டன் மட்டும் செயலில் உள்ளது மற்றும் நாற்று நடுவது என்பது ஒரு முக்கியமான அம்சம் அல்ல , கடல் வகைகளில் மட்டுமே சில செயல்பாடுகள் உள்ளன என்பதை நாம் பார்க்கிறோம். சில உயிரி மூலக்கூறுகளுடன் அதனுடன் தொடர்புடைய மருத்துவ மதிப்பை இணைக்கவும், அதனால்தான் இது ஒரு நல்ல புற்றுநோய் எதிர்ப்பு மருந்தாகப் பயன்படுத்தப்படுகிறது, ஆனால் டிரான்ஸ் வித்தியாசமாக செயல்படுகிறது, அதனால்தான் டிரான்ஸ் ஐசோமர்களும் வேறுபட்டவை மற்றும் புரிதல் மற்றும் ஆராய்ச்சி மற்றும் விதை வகைகளை எவ்வாறு ஒருங்கிணைக்க முடியும் மற்றும் டிரான்ஸ் வகைகளை எவ்வாறு ஒருங்கிணைக்க முடியும் என்று நாம் சொல்லக்கூடிய வேலை அங்கே இருக்க முடியும். ed

எனவே இந்த உலோக வளாகங்கள் எவ்வாறு ஒருங்கிணைக்கப்படுகின்றன என்பதை முதலில் கவனத்தில் கொள்வது மிகவும் சுவாரஸ்யமானது, பின்னர் குறிப்பிட்ட வகை அல்லது குறிப்பிட்ட ஸ்டீரியோ ஐசோமர் அல்லது குறிப்பிட்ட கட்டமைப்பு ஐசோமரை நாம் எவ்வாறு ஒருங்கிணைக்க முடியும், அதாவது கட்டமைப்பு ஐசோமரிசத்தை நாம் முதலில் பார்க்கிறோம். ஐசோமெரிசம்

எனவே இணைப்பு ஐசோமெரிசம் என்பது அம்பிடென்ட் லிகண்ட் கொண்ட கலவையைப் புரிந்துகொள்வது மிகவும் எளிதானது, அதனால் பக்கவாட்டில் நாம் லிகண்ட்களைப் பற்றி பேசுகிறோம், மேலும் பல்வேறு வகையான லிகண்ட்களை வகைப்படுத்துகிறோம், இந்த ஐசோமெரிஸத்தைப் பற்றி சொன்னவுடன் நாம் எதையாவது பார்க்கிறோம். சுற்றுப்புற தசைநார் இதுவரை நாம் சில குழுக்கள் மற்றும் சில லிகண்ட்களை மட்டுமே கருத்தில் கொண்டுள்ளோம்,

எனவே நாம் முதலில் எடுக்கக்கூடிய ஒரு உதாரணம் n மூன்று கழித்தல் ஆகும், இது agide அயனியாகும் , மேலும் அது ட்ரை அணு அயனி என்று எங்களுக்குத் தெரியும்,

எனவே எங்களிடம் nnn மற்றும் இணைப்பு உள்ளது கட்டணம் மற்றும் லூயிஸ் புள்ளி அமைப்பு

ஆகியவற்றை நீங்கள் வரையலாம் மற்றும் குறிப்பிட்ட வகை ஏற்பாடு மற்றும் தனிமையின் எண்ணிக்கையுடன் நீங்கள் எத்தனை பத்திரங்களைப் பெறலாம் ஜோடிகள் உள்ளன, எனவே இந்த நைட்ரஜனிலிருந்து இந்த நைட்ரஜனிலிருந்து தனி ஜோடிகள் கிடைக்கும், எனவே அவை செயல்பட முடியும், எனவே இந்த நைட்ரஜன் தனி ஜோடியை ஒரு உலோகத்துடன் ஒரு பிணைப்பை ஒருங்கிணைக்க பயன்படுத்தலாம், அதே போல் இந்த தனி ஜோடியையும் பிணைப்புக்கு பயன்படுத்தலாம். மீ 2 வரை ஆனால் நாம் ஒரு மோனோநியூக்ளியர் சேர்மத்திற்குச் செல்லும்போது, எந்த வேறுபாட்டையும் கொண்டிருக்க முடியாத ஒரு மோனோநியூக்ளியர் சேர்மத்தை, அதே அசைடை உலோக மையத்துடன் பிணைக்க முடியும், அந்த குறிப்பிட்ட பிணைப்பு இடது கை நைட்ரஜனில் இருந்து உருவாகிறது அல்லது வலது கை அளவீட்டில் இருந்து உருவாகிறது. அதே கலவை ஆனால் இந்த n இருக்கும் இடத்தில் அதே கலவை கிடைத்தால், தியோசயனேட் உள்ளது n cs மற்றும் நமக்கு மீண்டும் கட்டணம் உள்ளது, மேலும் இந்த குறிப்பிட்ட ah இரண்டு நைட்ரஜன்களுக்கு பதிலாக கார்பன் மற்றும் சல்பர் குழுக்கள் இதில் இணைக்கப்பட்டுள்ளன.

எனவே ஒட்டுமொத்த எலக்ட்ரான்களின் மொத்த எண்ணிக்கை அனைத்தும் ஒரே மாதிரியாக இருக்கும் ஆனால் இந்த மின்னூட்டமானது இந்த கந்தகத்திலிருந்து நைட்ரஜனுக்கு நகரும். இது தனி ஜோடி எலக்ட்ரான்கள் மற்றும் அதனுடன் தொடர்புடைய லூயிஸ் டாட் அமைப்பைப் பொறுத்து கிவி ஆகும். மின்னூட்டத்தின் இயக்கம் அதாவது சல்பர் கோளத்திலோ அல்லது நைட்ரஜன் கோளத்திலோ கூடுதல் எலக்ட்ரானின் இருப்பிடம் உள்ளது, எனவே இப்போது அயனின் நைட்ரஜன் அல்லது அயனின் கந்தகம் உலோகத்துடன் ஒருங்கிணைக்கும்போது நிலைமை சற்று வித்தியாசமானது. மஞ்சள் நிறத்தில் இருக்கும் அக்வா கரைசலில் உள்ள கரைசலில் உள்ள ஃபெரிக் அயனியைக் கண்டறிவதற்கான பகுப்பாய்வுச் சோதனையும் இதுவே மிகச் சிறந்த சோதனை என்று நாம் கருதினால், இது நமது வினைப்பொருளாகவும், அந்த வினைப்பொருளின் கூடுதலாகவும் இருக்கலாம். இது சில எதிர்வினைகளை உருவாக்குகிறது, இது நிறத்தில் ஏற்படும் மாற்றமாகும், நீங்கள் எதிர்வினையை எவ்வாறு கண்காணிக்கிறீர்கள் என்பதை ஒரு சோதனைக் குழாய் அல்லது வேறு எந்த எதிர்வினைப் பாய்வுக்குள் கண்காணிப்பது மிகவும் எளிதானது தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பு கலவை உருவாக்கம் அல்லது ஒருங்கிணைப்பு சிக்கலான உருவாக்கம், எனவே இந்த குறிப்பிட்ட இரும்புக்கு விருப்பம் இருக்கும், எனவே fe தீரீயில் உள்ள இந்த இரும்பு ncs உடன் ஒருங்கிணைக்கிறது அல்லது அது முடியும் scn உடன் ஒருங்கிணைக்க, அது நைட்ரஜன் மூலமாகவோ அல்லது கந்தகத்தின் மூலமாகவோ இதை பிணைக்க முடியும்,

எனவே இந்த குறிப்பிட்ட நிற மாற்றத்தை நாம் தேடுவது சில புதிய இரும்பு நைட்ரஜன் பிணைப்பை அல்லது புதிய இரும்பு கந்தக பிணைப்பை நிறுவுகிறது என்பதை நாங்கள் தேடுகிறோம். இரண்டு சேர்மங்களையும் ஒரே நேரத்தில் முதல் ஒருங்கிணைப்புக்குச் செல்கிறோம், ஏனென்றால் அது நீர் ஊடகத்தில் இருக்கும்போது இந்த குறிப்பிட்ட இரும்பு மையத்தைச் சுற்றி ஆறு நீர் மூலக்கூறுகள் இருப்பதை நாங்கள் அறிவோம், எனவே இந்த நைட்ரஜன் இந்த பிணைப்பை ஒருங்கிணைக்கிறது, இதனால் உடனடியாக நிறத்தை மாற்றுகிறது மற்றும் நாம் அடையாளம் காணக்கூடிய நிறம் இரத்த சிவப்பு நிறமாகும், எனவே பண்பு வயது முதல் இரத்த சிவப்பு நிறம் வரை, நைட்ரஜன் மூலம் தைராய்டு அயனியின் தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பு உங்களுக்கு இருப்பதைக் குறிக்கும். உலோக மையம் நைட்ரஜனுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது அல்லது உலோக மையம் கந்தகத்துடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது, அது நைட்ரஜனுடன் பிணைக்கப்படும் போது நாம் ஒரு குறிப்பிட்ட நிறத்தைப் பெறுகிறோம். மேலும் கந்தகமானது கந்தகத்துடன் பிணைக்கப்படும் போது நாம் ஒரு குறிப்பிட்ட வகை ஆ நிறத்தைப் பெறுகிறோம், மேலும் சில சமயங்களில் இந்த குறிப்பிட்ட தைராய்டை பிணைக்கும்படி கட்டாயப்படுத்தும்போது நாம் உலோக மையத்துடன் பிணைக்க முடியும் என்பதையும் இங்கே கவனிக்க வேண்டும். தாமிர மையம் இருப்பதால், தாமிரம் இரண்டு ஆக்சிஜனேற்றத்தைக் கொண்டிருக்கலாம் என்பதை நாங்கள் அறிவோம், செம்பு இரண்டு கூட்டல் மற்றும் ஒன்று கூட்டல் மற்றும் இப்போது நாம் பார்த்த உயிரினங்களைப் போலவே, அது உங்கள் ஒரு மைனஸ் q பிளஸ் இரண்டு குளோரைடு குழுக்களுடன் பிணைக்கப்படலாம். இரண்டின் ஒருங்கிணைப்பு எண்ணை நாங்கள் ஏற்கனவே பார்த்திருக்கிறோம், அதாவது இந்த cl மைனஸை scn மைனஸ் ஆயிரமாவது குழுக்களால் மாற்றலாம், எனவே இந்த ஆயிரம் குழுக்களின் பிணைப்பு நம்மை இந்த வகையான சில குழுக்களுக்கு இட்டுச் செல்லும்,

எனவே நீங்கள் முழுவதுமாக cusc n செய்ய முடியும் தாமிரம் ப்ளஸ் ஒன் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் இருந்தால் கழித்தல் இதேபோல் காப்பர் டீ பிளஸுக்குச் சென்றால் ncs என்று எழுதலாம், அது மூன்று மைனஸ் அல்லது நான்கு ஆகும், இது நான்கு கழித்தல் சார்ஜ் கொண்டதாக இருக்கும், எனவே இது இயற்கையில் கொஞ்சம் மென்மையானது. இது மென்மையானது மற்றும் கடினமானது மற்றும் இந்த ஹீட்டோரோடாம்களில் வெவ்வேறு குழுக்களைக் கொண்ட குழுக்கள் கந்தகத்துடன் ஒப்பிடும்போது நைட்ரஜன் கடினமானது, எனவே சல்ஃபர் முனையானது தாமிரத்தை ப்ளஸ் ஒன் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் நிலைநிறுத்த வரும் மற்றும் நைட்ரஜன் செய்யும் என்று சில யோசனைகளைச் சொல்கிறது. குப்ரிக் நிலையில் இந்த தொடர்புடைய சேர்மத்தை பிணைக்க வாருங்கள், எனவே இந்த லிகண்ட் தியோசினிக்கின் இந்த உதாரணத்தில், கந்தகம் மற்றும் நைட்ரஜன் மூலம் உலோக

மையத்துடன் பிணைக்கப்படுவதற்கு மற்றும் இரும்பை மும்மடங்கு நிலையில் கண்டறிய முயற்சிக்கும் போது இரும்பு மங்கலான மஞ்சள் நிறத்தில் இருக்கும் ஃபெரிக் நிலை , அதனுடன் தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பாக இருக்கும், அதாவது ஃபெரிக் கடினமானது, இது சிறியது . scn மூலக்கூறு, அதனால் நேரியல் scn மூலக்கூறு இந்த குறிப்பிட்ட நைட்ரஜன் மையத்தை உங்கள் fe3 பிளஸ் மையத்திற்கு ஈர்க்க முயற்சிக்கும்,

எனவே s பிணைப்பு i உருவாகவில்லை என்றால் அது போன்ற பிணைப்பை உருவாக்காது. அதற்கு பதிலாக அது ஆயிரம் மூலம் ஃபென் பிணைப்பை மட்டுமே கொடுக்க முடியும், பின்னர் ஒருங்கிணைப்பைப் பற்றி நாம் பேசும் பெயரைப் பொறுத்து ஒருங்கிணைப்பு நடத்தை அல்லது ஒருங்கிணைப்பு அல்லது பிணைப்பு ஆகியவை ஒன்றோடொன்று ஐசோமெரிசத்தை உருவாக்கலாம். வெவ்வேறு உலோக அயனிகளின் கேஷனிக் மற்றும் அயனி உட்பொருள்கள் ஒரு வளாகத்தில் உள்ளன, எனவே இது ஒரு குறிப்பிட்ட சேர்மமாகும், இதில் அம்மோனியா குழுக்கள் கோபால்ட்டுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளன மற்றும் சயனைடு குழுக்கள் குரோமியம் மையத்துடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளன, எனவே நீங்கள் குறிப்பிட்ட வகை உறுதிப்படுத்தலைப் பெறலாம். குரோமியம் கோபால்ட்டுக்கு பதிலாக சயனைடு லிகண்ட்களுக்கு நல்ல விருப்பத்தை கொடுக்கலாம், இது அம்மோனியா ஆ மூலக்கூறுகளை ஒருங்கிணைக்க விரும்புகிறது, இப்போது பரிமாற்றம் இருந்தால், கோபால்ட் இங்கே வரும், குரோமியம் அங்கு வரும். கோபால்ட் அடிப்படையில் சயனைடு குழுக்களுடன் பிணைக்கப் போகிறது மற்றும் குரோமியம் கோர் உடன் பிணைக்கப் போகிறது என்பதும் ஒரு உண்மை. அம்மோனியா மூலக்கூறுகள் அல்லது அம்மோனியா லிகண்ட் போன்றவற்றின் அடிப்படையில் , உலோக அயனியின் தன்மை மற்றும் உலோக அயனியின் தன்மை ஆகியவற்றைக் கூறுகிறது . இந்த குழுவில் ஒரு பகுதி இருந்தால், இது உண்மை என்று நாங்கள் கருதினால், நீங்கள் அதை தீர்விலிருந்து தனிமைப்படுத்தலாம், அதை தீர்விலிருந்து இதை உருவாக்கலாம் , மீண்டும் அதை உடைக்கலாம், ஏனெனில் இந்த ஹெக்ஸாமைன் கோவலன்ட் மூன்று நமக்குத் தெரிந்த குளோரைடு மற்றும் பொட்டாசியம் ஆ ஹெக்ஸா சயனோ குரோமேட் ஆகியவற்றையும் நாம் உருவாக்க முடியும் என்பதை நாம் அறிவோம், பின்னர் இந்த கலவையை மெட்டாசெசிஸ் எதிர்வினை அல்லது இரட்டை மழைப்பொழிவு எதிர்வினை மூலம் பெறலாம். ஒரு சூழல் மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட விஷயம் எலக்ட்ரான் பரிமாற்ற எதிர்வினைகளுக்கு நன்றாக ஆய்வு செய்யப்பட்டுள்ளது என்று நீங்கள் கருதும் போது , பிளஸ்ஸில் உள்ள இரண்டு மையங்களுக்கும் இது உறுதிப்படுத்தப்படுகிறது. இரண்டு கூட்டல் மூன்று ஆக்சிஜனேற்ற நிலை ஆனால் ஏதாவது இருந்தால் ஒரு குறிப்பிட்ட மையம் உள்ளது மற்றும் ஒரு குறிப்பிட்ட மையத்திற்கு மற்றொன்றுக்கு எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தை நாம் தேடலாம்,

எனவே இந்த குறிப்பிட்ட மையத்தை ஒரு இதயத்திற்கு மென்மையாக மாற்றியவுடன் அது அவை தொடர்புடைய லிகண்ட்டுடன் தொடர்புடைய தொடர்பும் மாறும் , மேலும் சில இடைநிலை இனங்களை நாம் பெறலாம், அங்கு உங்கள் அசைட் சயனைடு போன்ற சயனைடு போன்ற ஒரு குறிப்பிட்ட தசைநார் உங்கள் அசைடைத் தவிர வேறொன்றுமில்லை, அது கார்பன் மூலம் பிணைக்க முடியும் மற்றும் நைட்ரஜன் மூலம் பிணைக்க முடியும். அயனியாக்கம் அயனியாக்கம் தொடர்பான குறிப்பிட்ட வழக்கில் நல்ல பிரிஜிங் லிகண்ட் எப்போதுமே மிகவும் முக்கியமானது மற்றும் அதனுடன் தொடர்புடைய மின் கடத்துத்திறனைக் கருத்தில் கொள்ளும்போது இந்த அயனியாக்கம் எவ்வாறு நிகழும் என்பதை நாம் மறந்துவிடக் கூடாது . உலோக வளாகங்கள் முக்கியமானவை, தொடர்புடைய ஹெக்ஸா அமீன் கோவலன்ட் மூன்று கலவை h கோபால்ட் தீர் குளோரைடை ஆராய்ந்து பார்த்தால் , கரைசலில் இது ட்ரைவலன்ட் கேஷனாகவும், மூன்று சிஎல் மைனஸ் கரைசலில் தொடர்புடைய அயனி வடிவமாகவும் இருப்பதால் , சிக்கலான உப்பில் உள்ள எதிர் இரும்பு தானே அயனியாக்கம் ஐசோமெரிசம் நமக்குக் கிடைக்கும். குளோரைடுகள் ஒருங்கிணைப்பு கோளத்திற்குள் இருக்க முடியும் , குளோரைடு ஒரு தசைநார் அது குவாட்ஸ் மற்றும் கோளம் அல்லது ஒருங்கிணைப்பு சூழலுக்குள் இருக்கலாம் அல்லது மின்னூட்டத்தை சமநிலைப்படுத்த வெளியில் செல்லலாம் என்று முதல் வகுப்பிலிருந்தே நாம் ஆரம்பத்திலிருந்தே விவாதித்த சாத்தியமான தசைநார் அல்லது கட்டணத்தை நடுநிலையாக்க முடியும்,

எனவே லிகண்ட் சாத்தியமாக இருந்தால் , நீங்கள் உலோக மையத்தை ஒருங்கிணைக்கலாம் அல்லது அதை வெளியில் இடமாற்றம் செய்யலாம் , இந்த குறிப்பிட்ட சூழ்நிலையை நாங்கள் பெறும்போது ஏதாவது ஒன்றை வழங்கலாம். குவாட்கள் மற்றும் கோளத்தின் உள்ளே உள்ளது, மற்றொரு வழக்கில்,

ஒருங்கிணைக்கும் கோளத்திற்கு வெளியே கந்தகக் குழு உள்ளது, எனவே இந்த இரண்டு குழுக்களும் இயற்கையை தெளிவாக அறிந்து கொள்ள வேண்டும். சல்பேட் செயல்பாட்டின் ஒருங்கிணைப்பு மற்றும் எங்களிடம் ஏதேனும் அயோனிக் குழு அல்லது கேஷனிக் குழு இருக்கும் போதெல்லாம், இது உங்கள் பெர்குளோரேட்டைப் போன்ற சல்பேட் செயல்பாடு மற்றும் சல்பேட் மற்றும் இரண்டு கழித்தல் மின்னழுத்தம் கொண்டது என்று அழகாக எழுத முயற்சி செய்கிறீர்கள் , எனவே இந்த கந்தகம் மிகவும் அதிகம் நிறைவுற்றது ஒரு டெட்ராஹெட்ரல் ஒன்று எனவே இந்த கந்தகங்களில் கிடைக்கும் தனி ஜோடிகள் உங்கள் ஆஹா தொடர்புடைய உலோக மையத்துடன் ஒருங்கிணைக்க கிடைக்காது, அதனால்தான் மற்றொரு சல்ஃபையும் காட்டுகிறோம் சல்ஃபர் தாங்கி கரைப்பான் இது டைமிதில் சல்பாக்சைடு

எனவே ஒரு கந்தகம் உள்ளது ஆக்சிஜனும் உள்ளது, ஆனால் அது ஆக்ஸிஜன் மூலம் மட்டுமே உலோக மையத்துடன் ஒருங்கிணைக்க முடியும், ஏனெனில் ஆக்ஸிஜன் முனையப் புள்ளியாக உள்ளது, அதே போல் இந்த சல்பேட் குழுக்கள் இந்த ஆக்ஸிஜனின் மூலம் உலோக மையத்துடன் பிணைக்க முடியும், மேலும் நான்கு ஆக்ஸிஜனையும் பிணைப்பதில் ஈடுபடலாம் ஆனால் ஆரம்பத்தில் இது இருந்து ஒரு பருமனான குழு அது ஒரு மோனோரெண்டட் லிகண்டாக செயல்படலாம் அல்லது அது ஒரு பிடென்ட் லிகண்டாக

செயல்படலாம்,

எனவே முதல் வழக்கில் முதல் வழக்கில் என்ன நடக்கிறது என்பதை நாம் காண்கிறோம் e சல்பேட் ஒருங்கிணைப்பு கோளத்திற்குள் உள்ளது மற்றும் ஏற்கனவே ஐந்து அம்மோனியா குழுக்கள் உள்ளன, எனவே இந்த கோபால்ட் மையத்தை சுற்றி ஒரு எண்முக வடிவவியலுக்கு இந்த சல்பேட் ஆக்ஸிஜன் உங்கள் கோபால்ட் மையத்திற்கு ஒரு மோனோடென்டேட் லிகண்டாக செயல்பட வேண்டும், எனவே கோபால்ட் சூழல் n5 அதே போல் இரண்டாவது வழக்கில் உங்கள் புரோமின் புரோமின் மோனோரெண்டட் என்று நாம் அனைவரும் அறிவோம், கோபால்ட் ஒரு அற்பமான ஒன்று என்பதால், புரோமைடு அயனியிலிருந்து சல்பேட்டாக உலோக அயனி மையத்திற்கு ஒருங்கிணைக்கும் மின்சுமை நடுநிலைப்படுத்தல் நடைபெறுகிறது, எனவே ஆரம்பத்தில் இந்த இரண்டையும் மிக அழகாக வகைப்படுத்தலாம். எலக்ட்ரோலைட் தன்மை வித்தியாசமாக இருப்பதால், இது ஒரு வகையான பொருள் மற்றும் உங்களுடையது இரண்டு வகையான எலக்ட்ரோலைட் ஆகும், எனவே எலக்ட்ரோலைட்டின் தன்மை அதாவது லாம்ப்டா மீ மதிப்புகள் வேறுபட்டவை, எனவே மூலதன லாம்ப்டா எம் மதிப்புகள் மாறுபடும். உங்களுக்கு அயனியாக்கம் ஐசோமெரிஸம் உள்ளது என்பதை உடனடியாக எங்களிடம் கூறுங்கள், ஏனெனில் ஒருங்கிணைப்பு சேர்மத்திற்கான அயனியாக்கத்தின் முறை வேறுபட்டது புரோமைடை உற்பத்தி செய்கிறது i n கரைசல் மற்றும் கரைசலில் உள்ள சல்பேட் ஆகியவற்றை பகுப்பாய்வு ரீதியாக அடையாளம் காண முடியும் மற்றும் சில்வர் புரோமைடு அல்லது சில்வர் பேரியம் சல்பேட் ஆகியவற்றை நடுத்தரத்திலிருந்து அடையாளம் காண்பது, இந்த புரோமைடு நாற்கரக் கோளத்திற்கு வெளியே உள்ளது என்றும், சல்பேட் ஆயக் கோளத்திற்கு வெளியே உள்ளது என்றும் சரி என்று சொல்லலாம், மேலும் இந்த இரண்டு எடுத்துக்காட்டுகளும் ஒரே மூலக்கூறு சூத்திரத்தைக் கொண்ட அயனியாக்கம் ஐசோமெரிஸத்திற்கு நம்மை வழிநடத்தும். கரைப்பான் ஐசோமெரிஸமும் சுவாரஸ்யமாக இருக்கிறது. அதில் எத்தனை கரைப்பான் நீர் மூலக்கூறுகள் உள்ளன என்பதைக் குறிக்கும் நீர்வு மற்றும் அதை ஹைட்ரேட் ஐசோமெரிசம் என்றும் அழைக்கிறோம், காப்பர் சல்பேட்டின் சூத்திரம் காப்பர் சல்பேட் பென்டாஹைட்ரேட் என்று அறியப்படுகிறது. அதாவது அந்த செப்பு சல்பேட்டுடன் ஐந்து நீர் மூலக்கூறுகள் உள்ளன, எனவே ஹைட்ரேட் ஐசோமெரிசம் நீர் ஐயா என்பதை நமக்குத் தெரிவிக்கும். ஒரு கரைப்பானாக இணைக்கப்பட்டுள்ளது, அதாவது அயனியாக்கம் ஐசோமெரிஸம் போன்ற அயனியாக்கம் ஐசோமெரிஸம் போன்ற நீர் ஒருங்கிணைக்க வருகிறது அல்லது தண்ணீர் வெளியே செல்லும் போது தண்ணீர் வெளியே செல்கிறது, அதாவது நமக்கு ஏதாவது கிடைக்கிறது, பின்னர் சில அயனிகள் இரண்டு a என்று கூறுகின்றன. மூன்று முதலியன பின்னர் சில நீர் மூலக்கூறுகள் எனவே இப்போது சார்ஜ் நடுநிலைப்படுத்தல் அல்லது எதற்கும் தண்ணீர் தேவையில்லை என்பதால், இந்த நீர் மூலக்கூறுகள் படிகமயமாக்கலின் கரைப்பானாக இருக்க வேண்டும் என்பதைக் காணலாம், இதை நாம் கரைப்பான் நீர் கரைப்பான் என்று அழைக்கிறோம், ஆனால் மற்றொரு விஷயத்தில் இவை சில ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உலோகம் இருக்கும் உலோக மையத்திற்கு உப்பு நீர் மூலக்கூறுகள் வந்து ஒருங்கிணைக்க முடியும், எனவே கரைப்பானாக நீர் மூலக்கூறின் எண்ணிக்கை குறைவாக இருக்கும், மேலும் இந்த நீர் மூலக்கூறு இந்த நீர் ஒருங்கிணைப்பு கோளத்திற்குள் செல்ல வரும் மற்றும் இது அடிப்படையில் ஒரு தசைநார் ஆகும். அது குவாட்ரேன் கோளத்திற்கு வெளியே இருக்கும் போது அது தசைநார் அல்ல, எனவே அது ஒரு வழக்கில் இரண்டு எழுத்துக்களைக் கொண்டிருக்கலாம், மற்றொரு வழக்கில் அது ஒரு தசைநாராக இருக்கலாம், எனவே நீங்கள் இங்கே பார்ப்பது இல்லை ஒரு கரைப்பான் மூலக்கூறு உலோக அயனியுடன் நேரடியாகப் பிணைக்கப்பட்டிருந்தால், இந்த குறிப்பிட்ட கரைப்பான் ஐசோமர்கள் நன்றாக இருக்கும், எனவே அது உலோக அயனியுடன் நேரடியாகப் பிணைக்கப்பட்டிருந்தால், ஐசோமருக்கு ஒரு கலவை கிடைக்கும், அது இருபடி கோளத்திற்கு வெளியே இருந்தால் மற்றும் படிக லட்டுக்குள் குறிப்பிட்ட சிக்கலான அல்லது படிகமயமாக்கலின் கரைப்பானின் கரைப்பானாக இருக்கும், ஏனென்றால் எதிர்வினை ஊடகத்திலிருந்து நாம் சில ஒற்றைப் படிகங்களைப் பெறுகிறோம், சில சமயங்களில் படிகங்களில் சில லட்டுகள் உள்ளன, மேலும் லட்டு சிலவற்றைப் பிடிக்கிறது. கரைப்பான் மூலக்கூறுகள் எனவே இந்த கரைப்பான் மூலக்கூறுகள் எத்தனால் அல்லது அசிட்டோனிட்ரைல் போன்ற மெத்தனால் போன்ற சில கரிம கரைப்பான்களில் நாம் எதிர்வினை செய்தாலும் கூட அந்த கரைப்பான் மூலக்கூறுகள் படிக லட்டுக்குள் சிக்கிக்கொள்ள வாய்ப்புகள் உள்ளன, ஆனால் சில சமயங்களில் அந்த மூலக்கூறுகள் ஒருங்கிணைக்க நாற்கோளத்திற்குள் செல்லலாம். இந்த தொடர்புடைய வளாகத்திற்கு காரணமான உலோக அயனிக்கு அடுத்ததாக வடிவியல் ஐசோமெரிசம் வருகிறது, அதாவது வடிவியல் ரிகல் ஐசோமர்கள், வடிவவியல் எவ்வாறு நமக்குத் தொடர்புடைய ஐசோமெரிசத்தை கட்டுப்படுத்த முடியும் என்பதையும், இந்த வடிவியல் ஐசோமெரிஸம், ஒரு குறிப்பிட்ட ஏற்பாட்டை நாம் பார்த்ததையும், பிளாட்டினத்திற்கு முன்னர் நாம் அறிந்ததையும் கண்டுபிடிக்கும் ஒன்றைச் சொல்கிறது. இடதுபுறம் மற்றும் அது 90 டிகிரியில் உள்ளது, அவற்றில் இரண்டு இடமாற்றத்தில் உள்ளன, எனவே நாம் ஒரு சிஸ் பிளாட்டினாகவோ அல்லது மூலக்கூறுகளில் உள்ள மாற்று அறுவை சிகிச்சையாகவோ பெறுகிறோம், அவை ஏன் மிகவும் முக்கியம், ஏனென்றால் மருத்துவ ரீதியாக ஒன்று போதைப்பொருளாக இருக்கலாம், மற்றொன்று முடியாது என்று நாம் பார்த்தோம். போதைப்பொருளாக இருங்கள் மற்றும் இது ஒரு பிளாட்டினம் தாங்கி உலோக அயனியாக இருப்பதால் அது நமக்கு விஷமாக இருக்கலாம், ஏனென்றால் பிளாட்டினம் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ள தனிம பிளாட்டினமும் அயனி

பிளாட்டினமும் பிளஸ் ஃபோர் அல்லது வேறு எந்த ஆக்சிஜனேற்ற நிலையிலும் சில சமயங்களில் மிகவும் ஆபத்தானது. நமது உயிரணுவிற்கு உயிர்வாழ்வதால், உயிரணுவை சேதப்படுத்தாமல் தேவையில்லாமல் உயிரணுவைக் கொல்லலாம், இது புற்றுநோய் உயிரணுக்களுக்கு சிகிச்சையளிக்க பொருத்தமான மருந்தாக இதை எடுத்துக் கொள்ளும்போது இரண்டு ஐசோமர்கள் ஏன் இறக்குமதி செய்யப்படுகின்றன என்றும், ஏனென்றால் அதற்குரிய நிறத்தில் வித்தியாசம் இருப்பதை நாம் ஏற்கனவே பார்த்திருக்கிறோம், எனவே இந்த வண்ணம் 3d 4d அல்லது 5d உலோக அயனியாக இருந்தாலும் தொடர்புடைய மாற்ற உலோகக் கோடுகளைப் பற்றி பேசும்போது இந்த நிறம் மிகவும் முக்கியமானது என்பதை அறிந்து கொள்வது மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கும். மற்ற கோபால்ட் சேர்மங்களில் ஏற்கனவே நாம் பார்த்த வண்ணம் இருக்கும் வண்ணங்கள் வேறுபட்டவை, திடமாக இருந்தால், அவற்றின் உருகும் புள்ளிகள் திடமாக இல்லாவிட்டால், கொதிநிலைகள் வேறுபட்டதாக இருக்கும். மேலும், தண்ணீரில் அவற்றின் கரைதிறன் மிகவும் முக்கியமானது, உங்கள் கையில் ஒரு திடமான கலவை கிடைத்தவுடன், சிஸ் பிளாட்டின் கலவை மற்றும் மாற்று இரண்டையும் நாங்கள் தயார் செய்கிறோம் என்று வைத்துக்கொள்வோம், மேலும் சில பொருந்தக்கூடிய நிற மாற்றம் இருப்பதைக் கண்டறிய முடியவில்லை. அடிப்படையில் மிகவும் நிற வேறுபாடு இல்லை, எனவே கரைதிறனைச் சரிபார்த்து, குறிப்பிட்ட அளவு சேர்மங்களின் பல மில்லிகிராம் கலவைகளை எடுத்துக்கொள்கிறோம். ஒரு மில்லிலிட்டர் அல்லது அரை மில்லிலிட்டர் அல்லது சில துளிகள் நீர் மூலக்கூறுகளை அதனுடன் சேர்த்து, இரண்டும் ஒரே கரைதிறன் கொண்ட வானிலையை நாங்கள் சரிபார்க்கிறோம், எனவே கரைதிறன் வேறுபாடுகள் இருக்கும் மற்றும் இருமுனை தருணம் வெளிப்படையாக கரிம மூலக்கூறுகளுக்கு c's மற்றும் இந்த பிளாட்டினம் குளோரின் பிணைப்பு மற்றும் இந்த பிளாட்டினம் குளோரைடு பிணைப்பு ஆகியவை சார்ஜ் பிரிவினை கொண்டவை என்று நமக்குத் தெரிந்த சில தொடர்புடைய டை குளோரைடு சேர்மங்களின் கூட்டுத்தொகை, சிஸ் கலவைக்கு இருமுனையங்கள் உள்ளன. இயற்கையில் சேர்க்கை ஆனால் டிரான்ஸ் கேஸ் அதை ரத்து செய்யும் எனவே இந்த பிளாட்டினம் பல்வேடியத்திற்கான சதுர பிளானர் வடிவவியலில் உள்ள டிரான்ஸ் ஐசோமர்கள் நிக்கல் கலவையில் கூட அவற்றின் இருமுனை கணம் பூஜ்ஜியத்திற்கு அருகில் இருக்கும் அல்லது சில நேரங்களில் நாம் கோட்பாட்டளவில் கணிப்பது சரியாக பூஜ்ஜியமாக இருக்கும். சிஎஸ் ஐசோமரில் இருமுனை கணம் உள்ளது, எனவே இருமுனை கணம் அளவீடு அல்லது வேறு எந்த இயற்பியல் குணாதிசய நுட்பமும் நமக்கு s கொடுக்க முடியும் சிஸ் வடிவவியலில் ஏதேனும் கலவை உள்ளதா அல்லது டிரான்ஸ் ஜியோமெட்ரியில் உள்ள மற்ற சேர்மங்கள் மற்றும் வேறு வகையான ஜியோமெட்ரிக்கல் ஐசோமெரிசம் உள்ளதா என்பதைக் கண்டறிய தொடர்புடைய இருமுனை மதிப்புகளைப் பற்றிய சில யோசனைகள் பயனுள்ளதாக இருக்கும். ஒரு குறிப்பிட்ட எண்முக வடிவவியலைப் பற்றி நாம் பேசும் சூழலில் உள்ள தசைநார்கள் நோக்குநிலை, எனவே m உள்ளது, மேலும் இந்த m எண்முக கலவையை உருவாக்குகிறது என்று நாம் கருதினால், இந்த m ஆனது தசைநார்கள் ஒன்றாக இருக்கும் மற்றொரு எண்முக கலவையை உருவாக்கும் திறனைப் பெறலாம். ஒரு வகை, மற்றொன்று b வகை, அதாவது எம் மற்றும் பி வகை இருந்தால், அவை சம எண்ணாக இருந்தால், நாம் பார்த்திருப்பதால், மிக விரைவாக நீங்கள் அதை அழகாக எழுதலாம், ஒரு சூழ்நிலையில் 4 பி 2 வகை மற்றும் இது 4 பி 2 வகையாக இருக்கும் போது, நம்மிடம் சிஸ் ஐசோமர் இருக்க முடியும், அதே போல் டிரான்ஸ் ஐசோமரையும் வைத்திருக்கலாம், மற்ற சேர்மங்கள் மா தரீ பி 3 வகையாக இருந்தால், டிரான்ஸ் மற்றும் சி இன் கேள்வி வராது. படத்திற்கு வாருங்கள், எனவே நாம் இரண்டு நோக்குநிலைகளைப் பெறலாம், எனவே நாம் இதை வெறுமனே வைத்திருந்தால், அதை எழுத முயற்சித்தால் மட்டுமே இதை எப்படி எழுத முடியும், எனவே இந்த மூன்றை எழுத வேண்டும், எனவே இந்த மூன்றையும் எழுதலாம், எனவே அதை எழுதலாம். aaa மற்றும் bb மற்றும் b ஆக இது ஒரு குறிப்பிட்ட நோக்குநிலையாகும், எனவே இந்த நோக்குநிலையை நாங்கள் எவ்வாறு அறிவோம் மற்றும் எவ்வாறு வேறுபடுத்துகிறோம் என்பதை நீங்கள் செய்யக்கூடிய ஒரே விஷயம் இதுதான், இது ஒரு லிகண்ட் இது இரண்டாவது லிகண்ட் மற்றும் ஒரு வகையின் இந்த மூன்றாவது லிகண்ட் இப்போது நாங்கள் இங்கே a போல அதே a இங்கேயும் இங்கே போடுவோம் இங்கே போடமாட்டோம் மூன்றாவது a இங்கே போடுவோம், எனவே வெளிப்படையாக இந்த குறிப்பிட்ட நிலையை ஆக்கிரமித்துள்ள b இங்கே வரும் எனவே b இருக்கிறதா b இருக்கிறதா? மற்றும் b இருக்கிறதா, இவை அடிப்படையில் வேறொரு ஏற்பாடாகும், எனவே நாங்கள் இங்கு பெறுவது ஒரு குறிப்பிட்ட சூழ்நிலையைத் தவிர வேறொன்றுமில்லை, அங்கு ஒரு அமம் மற்றும் அமா அனைத்தும் 90 டிகிரி என்று நீங்கள் பார்க்கிறீர்கள், எனவே அடிப்படையில் நாங்கள் எதையாவது பெறுகிறோம், அது உங்களிடத்தில் உள்ளது. புத்தகமும் இதில் அழகாக எழுதப்பட்டுள்ளது வடிவம் எனவே இது ஆக்டாஹெட்ரானின் ஒரு முக்கோண முகமாகும், அதே போல் மற்றொன்றுக்கு மற்றொன்றுக்கு மற்றொரு கட்டம் b கட்டம் ab கட்டமாகும், எனவே நாம் அனைத்து a மற்றும் அனைத்து b அணுக்களின் ab கட்டத்தை உருவாக்குகிறோம், எனவே நமது cs போன்ற ஐசோமர் மற்றும் டிரான்ஸ் ஐசோமர் எனவே இது மிகவும் ஒத்ததாக இருக்கிறது, ஏனெனில் அவை அனைத்தும் 90 டிகிரி ஆகும்,

எனவே அனைத்து a களும் இருக்கும் போது a மா கோணங்கள் அனைத்தும் 90° டிகிரிக்கு அருகில் இருக்கும், பின்னர் b கோணங்கள் அனைத்தும் 90° டிகிரிக்கு அருகில் இருக்கும், மேலும் அங்கு என்ன கிடைக்கும் நமது வழக்கமான ஃபேஷியல் ஐசோமரை நாம் பெறுகிறோம், அதாவது ஒரு கட்டம் இந்த குறிப்பிட்ட ஒரு குழுவால் ஆக்கிரமிக்கப்பட்டுள்ளது, மற்றொரு கட்டம் b குழுக்களால் ஆக்கிரமிக்கப்பட்டுள்ளது என்று பொருள்படும். இது குறிப்பாக இந்த a களின் நிலைப்பாடு மற்றும் b இன் மற்ற நிலைப்பாடு மற்றும் இது ஒரு தொடர்புடைய கோளத்திற்குள் உள்ளது என்று கருதினால், தொடர்புடைய கோளத்திற்குள் உள்ளது,

எனவே இது கோளத்தின் ஒரு மெரிடியன் மற்றும் இது கோளத்தின் மற்றொரு மெரிடியன், அதனால் தான் w இவைகள் உள்ளன மிகவும் வெளிப்படையாக இந்த அமா கோணம் பின்னர் அமா கோணம் அவற்றில் இரண்டு தொண்ணூறு டிகிரி ஆனால் அமா கோணத்தில் ஒன்று

எனவே அவற்றில் ஒன்று ஒரு அமா கோணம் மற்றும் மீண்டும் 1 பிஎம்பி கோணம் இவை 180° டிகிரிக்கு அருகில் உள்ளன, இவை 180° டிகிரிக்கு அருகில் உள்ளன. வேறொரு சூழ்நிலையைப் பெறுங்கள், நமது c இன் வெரைட்டிக்கு விஷுவல் வெரைட்டிக்கு நேர்மாறான சூழ்நிலை உள்ளது, பின்னர் டிரான்ஸ் வகை முதல் மெரிடியனல் வெரைட்டி மேரிட் டியோ ok meridional மற்றும் நாம் இங்கே cis வகையைப் போல சுருக்கமாக முக ஐசோமராகவும், இந்த ஐசோமர்களை ஆண் ஐசோமராகவும் எழுதுகிறோம் எனவே வடிவியல் ஐசோமெரிசத்திற்கு மிகவும் முக்கியமான இந்த வகை விஷயம், அடுத்த நாள் இங்கிருந்து தொடங்குவோம், இந்த விஷயத்தை நாம் எப்படி அறிந்து கொள்வது என்பதைத் தொடர்வோம், ஏனெனில் இந்த புரிதல் மிகவும் முக்கியமானது, ஏனெனில் இவை அனைத்தும் இப்போது ஆ மற்றும் பிபிபி ஆகியவை மோனோடென்ட் லிகண்ட்கள் என்று நாங்கள் கருதுகிறோம். நீங்கள் என்ன செய்வோம், நாங்கள் ஒரு லிகண்ட் அல்லது ஒரு முனை a மற்றும் மற்றொரு முனை b இருக்கும் இடத்தில் டென்ட் வகை மூலம் ஏதாவது செய்வோம், இந்த குறிப்பிட்ட சூழ்நிலை உங்களுக்கு இருக்க முடியும் என்பதை மறந்துவிடாதீர்கள் மற்ற சூழ்நிலைகளுக்கு, பிடென்ட் லிகண்ட் ஒரு வகையாகவும், பைடென்ட் லிகண்ட் பிபி வகையாகவும் இருக்கலாம்,

எனவே இதையெல்லாம் எப்படி அசெம்பிள் செய்கிறீர்கள், அதற்கான ஐசோமர்கள் என்ன, இந்த விஷயங்களுக்கான பெயரிடல் என்ன என்பதும் முக்கியமானது, ஏனெனில் இந்த வகையான பன்முகத் தசைநார்களுக்குச் செல்லும்போது, ட்ரைடெண்டட் மற்றும் டெதர்ட் எண்ட் லிகண்ட் ஓகே போன்ற விஷயங்களும் உள்ளன,

எனவே இவை அனைத்தும் எங்கள் அடுத்த வகுப்பில் பார்க்கிறோம், எனவே இப்போது உங்களுக்கு மிக்க நன்றி