

அனைவருக்கும் நல்ல மதியம் வணக்கம், இந்த இரண்டாம் வகுப்பில் நமது ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்களில், வெவ்வேறு உலோக அயனிகளுக்கு இடையில் உருவாகும் பிணைப்பை எவ்வாறு நன்றாகப் பயன்படுத்துவது என்பதைப் பார்ப்போம், அவை சில உயிரினங்களுடன் லிகண்ட்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன, எனவே உலோக அயனிகளுக்கு இடையிலான இந்த குறிப்பிட்ட தொடர்பு எந்த உலோக அயனிகளும் உலோக அயனிகளின் மூலங்கள் அல்லது சில சமயங்களில் பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்றத்தில் உள்ள உலோகம், அணுக்கள் சில சிறிய குழுக்களுடன் தொடர்பு கொள்ள முடியும் என்பதைக் கண்டுபிடிப்போம், அவை மிகச் சிறந்த அயனிகள் அல்லது சில நடுநிலை மூலக்கூறுகளாக இருக்கலாம். ஒருங்கிணைப்புப் பிணைப்பின் அடிப்படையில் நாம் சில தொடர்புகளைப் பெறக்கூடிய தன்மை, இதன் விளைவாக ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்களைப் பெறுகிறோம், எனவே இது இந்த இரண்டாம் வகுப்பில் இந்த ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்களைப் பார்ப்போம், மேலும் கோபால்ட் குளோரைடு மிகவும் அடிப்படையாக கோபால்ட் ஆகும் என்பதை உங்கள் புத்தகத்திலிருந்து எடுத்துக்காட்டி விவாதித்தோம். குளோரைடு அம்மோனியாவுடன் வினைபுரிகிறது, இதையெல்லாம் சொல்ல நாம் ஏன் பேசுகிறோம் என்றால், எளிமையான கோபால்ட் இரண்டு குளோரைடு இருந்தால் இது ஒரு திடமான கலவை என்று நாம் அனைவரும் அறிவோம், எனவே கோபால்ட் குளோரைடு செய்கிறது, எனவே இந்த கோபால்ட் குளோரைடு அம்மோனியாவுடன் வினைபுரியும் போது கோபால்ட் அயனி அம்மோனியா மூலக்கூறில் உள்ள ஒற்றை ஜோடி எலக்ட்ரான்களில் இருந்து சில தொடர்புகளை உருவாக்கும் என்பதைக் கண்டறியும், ஏனெனில் அம்மோனியா இது பொதுவாக ஒரு பிரமிடு மூலக்கூறு எனவே இந்த c1 மைனஸ் எங்கே இருக்கும் மற்றும் இவை திட நிலையில் இருந்து எப்படி இருக்கும் அதாவது இது ஒரு திடப்பொருள் கலவை எனவே உலோக அயனி மட்டுமே இருக்கும் இந்த பொருட்களின் திட நிலை அடையாளம் மற்றும் இருமுனை நிலை மற்றும் குளோரைடுகள் போன்றவை சோடியம் குளோரைட்டின் பாறை உப்பு கட்டமைப்பை நாம் அனைவரும் அறிந்ததை வழக்கமான பேக்கிங் நாம் தீர்வுக்காக வரும்போது சொல்கிறோம், எனவே தீர்வு வேதியியலை அறிவதற்கான சில தொடர்புகளைப் படிக்க இது ஒரு சிறந்த எடுத்துக்காட்டு, எனவே இவை அனைத்திற்கும் தீர்வு வேதியியல் அடிப்படையில் மிகவும் தகவலறிந்ததாக இருக்கும். இந்த குளோரைடுகளின் தொடர்புடைய கிடைக்கும் தன்மை, ஏனெனில் இந்த குளோரைடு அயனிகளும் அதே தசைநார் மற்றும் செறிவு இருந்தால் நிச்சயமாக நமக்குக் கிடைக்கும். செறிவைப் பொறுத்து, செறிவு அதிகமாக இல்லாவிட்டால், கிடைக்கும் குளோரைடுகள் குறைவாக இருக்கும், மேலும் இந்த செறிவு அதிகமாக இருப்பதால், அம்மோனியா மூலக்கூறுகளின் செறிவு ஏற்கனவே இங்கு கிடைக்கும் குளோரைடு அயனிகளை விட அதிகமாக உள்ளது, ஏனெனில் நாம் வெளிப்புறமாக எதையும் சேர்க்கவில்லை. குளோரைடு அயனிகள் அதாவது சோடியம் குளோரைடு அல்லது வேறு எதையும் குளோரைடு அயனிகளின் வெளிப்புற ஆதாரமாக நாம் சேர்க்கவில்லை, எனவே அடிப்படையில் இந்த அம்மோனியா மூலக்கூறுகள் கோபால்ட் மையத்தைச் சுற்றி சேகரிக்க முயற்சிக்கும் மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட கோபால்ட் மையத்துடன் நன்கு வரையறுக்கப்பட்ட டேட்டிவ் மூலம் தொடர்பு கொள்ளத் தொடங்கும். அம்மோனியாவின் நைட்ரஜனுக்கும் இருமுனை நிலையில் இருக்கும் கோபால்ட் மையத்திற்கும் இடையே உள்ள பிணைப்பு, இந்த சேர்மங்களை எவ்வாறு அடையாளம் காண முடியும், எனவே ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்கள் வெவ்வேறு கலவைகளை உருவாக்கும், எங்கள் முந்தைய வகுப்பில் இந்த கலவைகளை எவ்வாறு பகுப்பாய்வு செய்யலாம் இந்த குளோரைட்டின் கிடைக்கும் தன்மையை நாம் வரையறுத்திருப்பதால் முதன்மை வேலன்ஸ் மற்றும் இந்த குளோரைடு நமது கோபால்ட் மையத்தில் கிடைக்கிறதா அல்லது குவாண்டம் கோளத்திற்கு வெளியே எஞ்சியிருக்கிறதா என்ற இரண்டாம் நிலை வேலன்ஸ், ஏனெனில் இந்த குறிப்பிட்ட சதுர அடைப்புக்குறிக்குள் இந்த சதுர அடைப்புக்குறிக்குள் என்ன இருந்தாலும் உலோக மையம் பல அம்மோனியா மையங்களுடன் இணைக்கப்படும், அது எண்ணாக இருந்தால் 6 இந்த கோபால்ட் மையத்தைச் சுற்றி வழக்கமான எண்கோண வடிவவியலைக் கொண்டுள்ளோம், அதாவது முழு நிறுவனமும் ஒருங்கிணைப்பு கோளமாக நாம் பெறும் ஒருங்கிணைப்புப் பொருளாகும், எனவே இந்த ஒருங்கிணைப்பு கோளம் எவ்வாறு உருவாகிறது மற்றும் இந்த விஷயங்கள் மற்றும் குளோரைடுகளின் தன்மை என்ன வெளியில் தங்கியிருப்பது சார்ஜ் நியூட்ரலைசேஷன் செய்ய தேவைப்படுகிறது, எனவே இது சார்ஜ் நியூட்ரலைசேஷனுக்குத் தேவைப்படுகிறது, பிறகு நாம் ஏதாவது ஒன்றைப் பயன்படுத்துவோம், ஏனென்றால் நாம் எல்லாவற்றையும் கரைசலில் செய்கிறோம், எனவே இந்த கலவை திட நிலையில் உருவானவுடன் அதன் சில அளவைக் கரைப்போம். அந்த குறிப்பிட்ட கரைசலில் அந்த சேர்மத்தின் செறிவு எனவே நாம் எந்த தீர்வைச் செய்தாலும் நாம் அனைவரும் ஒரு குறிப்பிட்ட அளவு கரைப்பானில் குறிப்பிட்ட அளவு கரைப்பான் கரைந்து ஒரு குறிப்பிட்ட செறிவைக் கொடுக்கும் மற்றும் குறிப்பிட்ட செறிவு ஒன்றைத் தெரிந்துகொள்வது முக்கியம் என்பதை நான் அறிவேன், இது இப்போது தீர்வு மோலார் மின் கடத்துத்திறன் என்று குறிக்கப்படும், அதாவது இது கேஷனிக் பகுதி மற்றும் இவை சோடியம் குளோரைடு, கால்சியம் குளோரைடு அல்லது அலுமினியம் குளோரைடு என நாம் அனைவரும் அறிந்த உப்பைப் போன்ற அயனிப் பகுதி, அவற்றை அவற்றின் தொடர்புடைய லாம்ப்டா எம் மதிப்புகளின் அடிப்படையில் ஒப்பிடுகிறோம்,

எனவே லாம்ப்டா எம் மதிப்புகள் அதாவது மின்சாரத்தை எடுத்துச் செல்ல கிடைக்கும் அயனிகள் கிடைக்கும் இனங்கள் . ஒரு மின்முனையிலிருந்து மற்றொன்றுக்கு சார்ஜ் செய்வது, அந்த மின் கட்டணங்களைச் சமந்து செய்வதற்கு எத்தனை மின்னூட்ட கேரியர்கள் உள்ளன என்பதைக் குறிக்கும் சில யோசனைகளைக் கொடுக்கும், மேலும் இது உங்கள் குளோரைடு குவார்ட்ஸ் மற்றும் கோளத்திற்கு வெளியே உள்ளதா அல்லது ஒருங்கிணைப்புக் கோளத்திற்குள் உள்ளதா என்பதை உடனடியாக வேறுபடுத்தும். இந்த குறிப்பிட்ட அட்டவணையில் இருந்து இந்த உதாரணத்தைப் பெறுகிறோம், எனவே மஞ்சள் கலவை ஊதா கோ பச்சை கலவை மற்றும் வயலட் கலவையை நிரப்பவும், ஆனால் குவார்ட்ஸ் மற்றும் கோளத்திற்கு வெளியே இருக்கும் குளோரைடு அயனிகளின் எண்ணிக்கை வேறுபடுவதை நீங்கள் காண்கிறீர்கள், முதல் வழக்கில் இது மூன்று, இரண்டாவதாக இரண்டு மற்றும் மற்ற இரண்டு நிகழ்வுகளில் இது ஒன்று மற்றும் ஒன்று மட்டுமே . லாம்ப்டா மீ மதிப்புகள் மூலதன லாம்ப்டா மீ மதிப்புகளின் அடிப்படையில் தீர்வு மின் கடத்துத்திறனை அளவிடுகிறோம், இந்த எலக்ட்ரோலைட்டின் மின்னாற்பகுப்பு தன்மை ஒன்று மூன்று ஒன்று இரண்டு இரண்டு ஒன்று இரண்டு ஒன்று அல்லது ஒன்று ஒன்று ஒன்று வரையறுக்கலாம் . நமது அலுமினியம் குளோரைடு கால்சியம் குளோரைடு மற்றும் சோடியம் குளோரைடு போன்றே , குளோரைடுகள் இருக்கும் இடத்தையும் வேறுபடுத்திக் காட்டுவதும் அந்த இனத்தின் நிறம் மற்றும் அதன் மின் கடத்துத்திறன் ஆகியவற்றைக் குறிக்கும் . ஒரு குறிப்பிட்ட வகை சேர்மத்தை அடையாளம் காண உடனடியாகப் பயன்படுத்தக்கூடிய சொத்துக்களில் ஒன்று, ஏனெனில் ஒரு குறிப்பிட்ட செறிவில் இந்த மோலார் கடத்துத்திறன் இருக்கும் மோல்களின் எண்ணிக்கையுடன் தொடர்புடையது . 10 முதல் பவர் மைனஸ் 3 மோலார் தீர்வுக்கு செல்கிறோம் என்று குறிப்பிட்ட கடத்துத்திறனைக் கணக்கிடுகிறோம், பின்னர் மூலக்கூறு எடையைப் பெருக்குவதன் மூலம் மோலார் கடத்துத்திறனைப் பெறுகிறோம், மேலும் ஒரு குறிப்பிட்ட வளாகம் மின்சாரம் நடுநிலையாக இருக்கிறதா என்பதும் உடனடியாக நமக்குத் தெரியும். சில சமயங்களில் , சில குறிப்பிட்ட வகை வினைகளில் இருந்து, நீர் ஊடகத்தில் கரையாத சேர்மம் அல்லது ஆல்கஹால் ஊடகம் அல்லது கரைப்பான் ஊடகம் போன்ற நீர் போன்ற கலவையைப் பிரித்தெடுக்கும் கலவையைப் பெறுகிறோம். நடுநிலைத் தன்மை அதாவது கேஷனிக் அல்லது அயோனிக் கட்டணம் எதுவும் இல்லை மற்றும் அவை எந்த மின்னாற்பகுப்பு நடத்தையையும் காட்டாது, அதாவது அவற்றின் லாம்ப்டா மீ மதிப்புகள் மிகக் குறைவாக இருக்கும், சில சமயங்களில் அது 0 க்கு மிக அருகில் இருக்கும், மேலும் அந்த சேர்மங்களின் எலக்ட்ரோ நியூட்ராலிட்டியை உடனடியாக வகைப்படுத்துகிறது. மற்றும் நாம் சூத்திரத்தை மிக எளிதாக எழுதலாம், எனவே இது அடிப்படையில் உருவாகிறது மற்றும் ஒரு உலோக வளாகம் அல்லது உலோகத்தை நாம் வரையறுக்கலாம். இந்த குறிப்பிட்ட ஹெக்ஸா அமீன் கோபால்ட் மூன்று குளோரைடு உருவாகும் போது அயனி வளாகம் உருவாகிறது மற்றும் இவற்றில் சில குளோரைடுகள் வெளியேறுகின்றன, அதாவது கோபால்ட்டின் குளோரைடு உப்பாக முதலில் கோபால்ட் உப்புடன் இருந்த குளோரைடுகள் வெளியேறுகின்றன, எனவே குளோரைடுகள் சிக்கலான உருவாக்கத்தில் பங்கேற்கவில்லை. அவை அயனி சக்திகளில் மட்டுமே வைக்கப்படுகின்றன மற்றும் கரைசல் மோலார் மின் கடத்துத்திறன் அளவீடு இது பொதுவாக அயனி கலவை அயனி சேர்மம் என்று சில யோசனைகளை அளிக்கிறது, பின்னர் அது கேஷனிக் பகுதி ஒரு சிக்கலான பகுதியாகும் மற்றும் அனான்கள் எளிய குளோரைடு அயனிகள் ஆகும். இந்த குளோரைடுகளை சில்வர் குளோரைடாக நீக்கிவிடலாம், அதனால் மாற்ற உலோக அயனிகள் அல்லது 3டி தொகுதி கூறுகள் மட்டுமல்ல, சில சமயங்களில் எஃப் தொகுதி தனிமங்கள் அல்லது லாந்தனைடுகள் அல்லது ஆக்டினைடுகள் ஆனால் முக்கிய குழு உலோக அயனிகள் மற்றும் சில சமயங்களில் நாம் பார்த்திருக்கலாம். முக்கிய குழு உலோக அணுக்களும் இந்த வகையான தொடர்புகளை உருவாக்கலாம், அதாவது ஒருங்கிணைப்பு கலவைகள் மற்றும் நாம் ஏற்கனவே விவாதித்தபடி இதை நாம் முதன்மை இருப்பு மற்றும் இரண்டாம் நிலை சமநிலை என்ன என்பதை மீண்டும் கணக்கிடுகிறோம் . கோபால்ட் உப்புக்கு முதலில் இருந்த முதன்மை வேலன்ஸ் என்பதை அறியுங்கள், எனவே கோபால்ட் தொடர்புடைய கோபால்ட் குளோரைடாக இருந்தது, எனவே கலவையின் சூத்திரத்தை $CoCl_2 \cdot 6H_2O$ மூன்று புள்ளி ஆறு nH_2O மூன்று என்று நாம் அறிவோம். எண் ஆறாம் எண் மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கையைப் பொறுத்து மாறுபடும், அதாவது மத்திய உலோக அயனி மையத்தைச் சுற்றியுள்ள அம்மோனியா மூலக்கூறுகள், எனவே நாம் இப்போது குறிப்பிட்ட முதன்மை வேலன்ஸைக் கண்டால், முதன்மை வேலன்ஸ் வழக்கமான ஆக்சிஜனேற்ற எண்ணுடன் ஒத்திருக்கிறது என்று சொன்னால் pV இந்த குறிப்பிட்ட உப்பைப் பயன்படுத்தும் போது உப்பிற்குத் தானே ஆனால் இங்கே நாம் கோபால்ட் டால்க் குளோரைடு மற்றும் ஆக்சிஜன் ஆகியவற்றிலிருந்து எதிர்வினை செய்கிறோம் . காற்று கோபால்ட் மையத்தின் ஆக்சிஜனேற்றத்திற்கு பொறுப்பாகும், ஏனெனில் அம்மோனியாவின் முன்னிலையில் e^- மதிப்பு கோபால்ட் 2 கோபால்ட் 3 இன் ரெடாக்ஸ் திறன் குறைவாக இருக்கும், இது பிணைக்கப்பட்ட நீர் மூலக்கூறின் விஷயத்தில் அதிகமாக இருக்கும், ஆனால் நீர் மூலக்கூறுகள் அம்மோனியாவால் மாற்றப்படும் போது e^- குறைவாக உள்ளது மற்றும் காற்றில் இருக்கும் டை ஆக்சிஜன் மூலக்கூறின் எளிய ஆக்சிஜனேற்றத்தால் அடையக்கூடியது, எனவே இது ஆக்ஸிஜனேற்றப்படுகிறது, எனவே அந்த கலவையின் குறிப்பிட்ட சூத்திரத்தை இப்போது கருத்தில் கொண்டால், இந்த ஒருங்கிணைப்பு கோளத்திற்கு வெளியே எத்தனை குளோரைடுகள் உள்ளன. ஒருங்கிணைப்பு கோளம் குளோரைடு அயனிகளின் எண்ணிக்கை தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற எண்ணை உங்களுக்குத் தெரிவிக்கும், எனவே குறைந்த ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ள உப்பில் இருந்து ஆரம்பிக்கிறோம், அதாவது கோபால்ட்

அயனியை செய்கிறது மற்றும் கோபால்ட் அயனி ஆக்ஸிஜனேற்றப்படுகிறது. லிகண்ட்ஸ் அம்மோனியாவுடனான எதிர்வினையின் காரணமாக அங்கு என்ன உருவாகிறது என்றால் அது குறைந்த ஆக்சிஜனேற்ற நிலையுடன் உருவாகிறது, அதாவது oxi dation நிலை இன்னும் கோபால்ட் டிசு இங்கே இரண்டு குளோரைடுகளைப் பெறுகிறது மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட ஆக்சிஜனேற்ற நிலை அதனுடன் தொடர்புடைய கட்டணத்தை உருவாக்கும்,

எனவே முதன்மை சமநிலையானது தொடர்புடைய சிக்கலான இனங்கள் மீதான கட்டணத்திற்கும் பொறுப்பாகும், மேலும் இது தொடர்புடைய எண்ணால் நடுநிலையானது. அயனிகளின் எனவே சில நேரங்களில் இந்த குறிப்பிட்ட பகுதி உருவாகிறது ஆனால் சரியான எண்ணிக்கையிலான குளோரைடுகள் கிடைக்காததால் கலவையானது அடிப்படையில் சிக்கலான கேஷன் என்பது அந்த தனிப்பட்ட எதிர்வினை ஊடகத்திலிருந்து ஒரு திடமான வீழ்படிவாக நடுத்தரத்திலிருந்து ஒரு வீழ்படிவாக பிரிக்கப்படுவதில்லை. இது தண்ணீரின் தூய நீராக இருக்கலாம் அல்லது நீர் ஆல்கஹால் கலவையாக இருக்கலாம் அல்லது வேறு ஏதேனும் இருக்கலாம் ,

எனவே இந்த குறிப்பிட்ட விஷயம் என்னவென்றால், இந்த விஷயத்தை அறிய நீங்கள் வழங்க வேண்டும் அல்லது தொடர்புடைய அயனிகளை நீங்கள் வழங்க வேண்டும், மேலும் இந்த ஒருங்கிணைப்பு கோளத்தைப் பற்றி என்ன என்பதை இங்கே காண்கிறோம். இந்த விஷயத்தின் உள்ளே நாம் ஆறு நைட்ரஜன் கோபால்ட் பிணைப்புகளைக் கொண்டிருந்தால், அத்தகைய ஆறு கோபால்ட் நைட்ரஜன் பிணைப்புகள் உருவாகும் 6 அங்கு உள்ளது மற்றும் இது நமது இரண்டாம் நிலை சமநிலை sv உடன் தொடர்புடையது,

எனவே இரண்டாம் நிலை வேலன்ஸ் சமமாக இருக்கும், அதனுடன் தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பு எண் , எனவே ஒன்று தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற எண்ணாகும், கோபால்ட் டிரிவலன்ட் என்றால் நாண்கள் மற்றும் கோளத்திற்கு வெளியே உள்ள குளோரைடுகளின் எண்ணிக்கை மூன்றாக இருக்கும். இரண்டு அதுவும் இரண்டாக இருக்கும், ஆனால் தொடர்புடைய உலோக அயனி அல்லது உலோக அணுவின் தன்மை காரணமாக தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பு எண்ணைக் கண்டறிவதில் சிரமம் ஏற்படுகிறது, மேலும் இது நமது சூத்திரத்துடன் தொடர்புடைய சூத்திரத்தை எவ்வாறு எழுதுகிறோம் மற்றும் ஆ சூத்திரத்தை எவ்வாறு பெறுகிறோம் மத்திய நடுத்தர அயனியைச் சுற்றியுள்ள தொடர்புடைய லிகண்ட்களின் எண்ணிக்கையை நாம் இங்கே காண்கிறோம் $coCl_2$ $CoCl_3 \cdot 6NH_3$ இவ்வாறு எச்சரிக்கையாளரின் கூற்றுப்படி ஆல்ஃபிரட் வாரனர் , கோபால்ட் இரண்டு வேலன்ஸ்கள் மற்றும் ஒன்று மூன்று மற்றும் மற்றொன்று ஆறு என்று வரையறுத்தார். உலோக மையத்தைச் சுற்றியுள்ள குழுக்களின் எண்ணிக்கை மற்றும் அந்த சமமாக பிரிக்க தேவைப்படும் வெளிப்புற குழுக்களின் எண்ணிக்கை பற்றிய நல்ல யோசனை டைகுலர் சேர்மம் அயனி திடப்பொருளாக இருப்பதால் இவையும் மிகச் சிறந்த அயனி திடப்பொருள்கள் எனவே ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்கள் தொடர்புடைய அயனி திடப்பொருள்கள் எனவே சதுர அடைப்புக்குறிக்குள் உருவாகும் உட்பொருளானது உங்கள் ஒருங்கிணைப்பு நிறுவனமாகும் , மேலும் அது மைய உலோக அணு அல்லது அயனியைக் கொண்டுள்ளது மற்றும் அதனுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது. அயனிகள் மற்றும் மூலக்கூறுகளின் நிலையான எண்ணிக்கை, ஏனெனில் தசைநார்கள் அயனிகளாகவும், தசைநார்கள் நடுநிலை மூலக்கூறுகளாகவும் இருக்கலாம், எனவே அந்த மைய அணுக்கள் மற்றும் அயனிகள் என்ன என்பது ஒரு குறிப்பிட்ட வடிவியல் அமைப்பில் பிணைக்கப்பட்ட நிலையான எண்ணிக்கையிலான அயனிகள் மற்றும் குழுக்களைக் கொண்ட அணு அல்லது அயனி ஆகும் . ஒரு பொதுவான வடிவியல் அமைப்பைக் கொண்டிருங்கள் மற்றும் தொடர்புடைய வடிவவியலும் தொடர்புடைய சிஎன் மதிப்புகளுடன் தொடர்புடையது என்பதைக் காண்போம், அதாவது ஒருங்கிணைப்பு எண் மதிப்புகள், எனவே அந்த ஒருங்கிணைப்பு எண் என்ன, பின்னர் நாங்கள் அடிப்படையில் லிகண்டின் யோசனையைக் கொண்டு வருகிறோம்,

எனவே உங்கள் நன்கொடையாளரின் தசைநார் அணுக்கள் நீர் மூலக்கூறாக இருந்தால் அது நன்கொடைக்கு பொறுப்பான ஆக்சிஜன் அணுவாகும், அதன் ஒற்றை ஜோடி எலக்ட்ரான்கள் மூலம் மைய உலோகத்திற்கு சார்ஜ் செய்யப்படுகிறது i அது அம்மோனியாவாக இருந்தால் அது அம்மோனியா மூலக்கூறின் நைட்ரஜன் ஆகும், இது நேரடியாக மத்திய உலோக அயனியுடன் பிணைப்பை உருவாக்குகிறது, ஆனால் இது $ptCl_2$ ஆறு இரண்டு கழித்தல் போன்ற இனங்கள் எனில் நீங்கள் பார்க்கும் இடத்தில் எளிமையான பிளாட்டினம் உப்பு என்பது பிளாட்டினம் என்று நமக்குத் தெரியும். குளோரைடு எனவே நாம் பெறும் பிளாட்டினம் குளோரைடு நிக்கல் குளோரைடு போன்ற ஒரு பொதுவான உப்பாக இருந்தால், அது இருவலன்ட் ஆகும், பின்னர் ஒரு சிக்கலான இனமாக நாம் பி.டி.சி.எல் நான்கு இரண்டு கழித்தல் மற்றும் மற்றொரு இனத்தை நாம் இங்கு எழுதுவது பி.டி.சி.எல் ஆறு ஆகும். இரண்டு மைனஸ் கட்டணம் அதனால் என்ன அர்த்தம் என்பது மிகவும் சுவாரஸ்யமான விஷயம், நீங்கள் அதை எப்படிப் பெறுகிறீர்கள் என்பது ஒரு எளிய உலோக அயன் உப்பு என்பது எங்களுக்குத் தெரியும், இது நிக்கல் குளோரைடு பல்லேடியம் குளோரைடு போன்ற மற்ற உலோக அயனிகளுக்கும் பொருந்தும், இங்கே நாம் எதையாவது பெறுகிறோம். ஒரு ஒருங்கிணைப்பு கலவை மற்றும் இந்த ஒருங்கிணைப்பு கலவை நம்மிடம் ஒரு பிளாட்டினம் மையம் உள்ளது மற்றும் அதனுடன் தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற எண்ணை நாம் அறிந்திருக்க வேண்டும்,

எனவே சார்ஜ் இரண்டு கழித்தல் என்பதால் நாம் இதை எவ்வாறு பெறுகிறோம்,

எனவே பல்லேடியமும் இருமுனையாக இருந்தால் இந்த பல்லேடியம் குளோரைடைப் போலவே இதுவும் ஒரு இருமுனை நிலையில் உள்ள பல்லேடியம் மற்றும் நான்கு குளோரைடுகள் இந்த பல்லேடியம் பிளாட்டினம் மையத்தைச் சுற்றி இருப்பதால் இந்த குறிப்பிட்ட ஒருங்கிணைப்பு கோளத்தில் ஒட்டுமொத்தமாக இரண்டு

கழித்தல் மின்னூட்டத்தை உண்டாக்குகிறது, ஆனால் இந்த குறிப்பிட்ட இனத்தைப் பற்றி நீங்கள் பார்க்கும்போது தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பு எண் என்ன? மேலும் மின்னூட்டமும் அதே வகையைச் சேர்ந்தது, குளோரைடுகள் பிளாட்டினம் மையத்துடன் இருக்கும் குளோரைடுகளின் எண்ணிக்கையை மாற்றியுள்ளன. மைனஸ்

எனவே நிச்சயமாக இது பிளாட்டினத்தின் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்பட்ட வடிவமாகும், எனவே டெட்ராவலன்ட் நிலையில் உள்ள பிளாட்டினம் தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பு எண்ணான ஆறிற்கு வழிவகுக்கும், இது மிகவும் பொதுவானதல்ல,

எனவே சில உறவுகள் இருக்க வேண்டும்,

எனவே ஆக்சிஜனேற்ற எண்ணுக்கும் ஒருங்கிணைப்பு எண்ணுக்கும் இடையிலான உறவைப் பார்க்கிறோம். நாம் நகரும்போது, அதன் பொருள் என்னவென்றால், மையத்தை ஆக்சிஜனேற்றம் செய்ய முடிந்தால், அது அதிக எண்ணிக்கையிலான அயோனிக் gr ஐ சேகரிக்க முடியும். குறிப்பாக அது கிடைக்கவில்லை என்றால், நடுநிலை மூலக்கூறின் எதிர்மறை இருமுனையை மத்திய உலோக அயனியைச் சுற்றியுள்ள தசைநார் போன்ற அதிக எண்ணிக்கையிலான இருமுனையத்தை சேகரிக்க முயற்சி செய்யலாம். உப்பு மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட கலவையில் உப்பு உள்ளது,

எனவே இந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்தில் நாம் தெரிந்து கொள்ள வேண்டியது என்னவென்றால், நீங்கள் எந்த நிக்கல் உப்புகளையும் நிக்கல் சல்பேட் அல்லது நிக்கல் நைட்ரேட்டை தண்ணீரில் கரைக்கும்போது நிக்கல் கிடைக்கும் இரண்டாவது உதாரணம், அதனுடன் அம்மோனியாவை சேர்ப்போம். இந்த இனத்தை இந்த குறிப்பிட்ட இனத்தைப் பெறுங்கள்,

எனவே ஆரம்பத்தில் சில இனங்கள் இவ்வாறு உருவாகின்றன, சில சமயங்களில் இது ஆறுடன் தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பு எண்ணாகவும் மாறலாம், ஆனால் ஆரம்பத்தில் இது போன்ற எதிரொலி வகைகளையும் உருவாக்கலாம்,

எனவே இங்கே இந்த தொடர்புடைய cn மதிப்பு 4 ஆகும். நிக்கலுக்கு இது வரையறுக்கப்பட்டுள்ளது, எனவே இது முதல் முறையாக 1960 ஆம் ஆண்டில் மற்றொரு ஆல்ஃபிரட் ஆல்ஃபிரட் பங்கு ஆகும். உலோக அயனிகள் ஆனால் சிலிக்கான் வேதியியலுக்காக முதலில் இந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்தை வரையறுத்தது இது சிலிக்கான் மையத்துடன் தொடர்பு கொள்கிறது, இது உலோகம் அல்ல முற்றிலும் உலோக மையம் ஒரு உலோக மையம் ஆனால் இது நைட்ரஜன் அல்லது ஆக்ஸிஜன் போன்ற வேறு சில குழுக்களுடன் தொடர்பு கொள்கிறது. லிகா லிகா என்ற லத்தீன் வார்த்தையான லிகா லிகா என்பது குறிப்பிட்ட மையத்துடன் ஏதோ ஒன்று பிணைக்கப்படுவதைப் பிணைப்பதாகும், அதனால்தான் அது பல விஷயங்களைத் திறக்கிறது, அதாவது நீர் மூலக்கூறு மெத்தனால் மூலக்கூறு அல்லது கரிமமான அசிட்டோனிட்ரைல் மூலக்கூறு போன்ற உங்கள் கரைப்பானிலிருந்து தொடங்கும் இனங்கள். கரைப்பான் அவற்றை ஒருங்கிணைப்பு கலவையின் அடிப்படையில் சமன் செய்யலாம், அவை நமது நல்ல தசைநார்களாகவும் இருக்கும், எனவே அவை சிறிய அயனிகள் அல்லது மூலக்கூறுகளாக இருக்கலாம், அவை மைய உலோக அயனி அல்லது உலோக இனங்களுடன் பிணைக்கக்கூடியவை. அயனி மற்றும் நீர் போன்ற சிறிய மூலக்கூறுகள் தண்ணீரை கரைப்பானாகப் பயன்படுத்தும் போது அல்லது அம்மோனியாவின் நீர்த்த கரைசலை பி ஆக சேர்க்கும்போது ase மேலும் சில பெரிய கரிம மூலக்கூறுகள் அல்லது சில சமயங்களில் மேக்ரோமிகுலாக்கள் கூட தசைநார்களாக இருக்கலாம் என்று எதையாவது வரையறுக்கிறோம், எனவே இந்த அம்மோனியாவைத் தாண்டினால் இந்த அம்மோனியா nh3 ஆனால் இது ஒரு கரிம முதுகெலும்பில் உள்ள அமீன் செயல்பாடு

எனவே இது அடிப்படையில் nh2ch2ch2 மற்றும் h2 என்பது உங்கள் எத்திலீன் டயமைனைத் தவிர வேறில்லை,

எனவே அம்மோனியா ஒரு பொதுவான அமீன் அல்லது நாம் மெத்திலமைன் அல்லது எத்திலமைன் அல்லது சில சமயங்களில் ட்ரைதிலமைனைப் பயன்படுத்தலாம், இது வேறுபட்ட தரம் அல்லது வேறுபட்ட தன்மையின் அடிப்படையாகும், அதனால் இந்த குறிப்பிட்ட தளத்திற்கு என்ன நடக்கும்? இந்த நைட்ரஜன் உலோக மையத்துடன் தொடர்பு கொள்ளக் கிடைக்கிறது, அதே அமீனின் மற்ற பகுதி சிறியதாக இருக்கும் அதே உலோகக் கோடு அல்லது வேறு உலோகத்துடன் பிணைக்கக் கிடைக்கிறதா அல்லது அது தொங்குகிறதா அல்லது தொங்குகிறதா என்பதைப் பார்க்கும். இதேபோல் இதுவும் மற்றொரு வித்தியாசமான டிரிபோடல் ஆகும், அதாவது அம்மோனியா nh3 போன்ற நைட்ரஜனுடன் மூன்று ஹைட்ரஜனுடன் இணைக்கப்பட்டிருப்பதற்கு பதிலாக n உள்ளது என்பதை நாம் அறிவோம். மூன்று எத்திலமைன் கரங்களை அதனுடன் சேர்த்தால், குறிப்பிட்ட தைனமின் கை சில உயிரினங்களை உருவாக்கலாம், இது அம்மோனியா போன்றது, அதாவது பிரமிடு போன்ற அம்மோனியாவைக் குறிக்கிறது, இதனால் பிரமிடு சூழல் வெவ்வேறு பக்கங்களை நோக்கிச் செல்லும் தனி ஜோடியுடன் கிடைக்கும். அதனுடன் தொடர்புடைய தளத்திற்கு மேலே நாம் தொடர்புடைய இனங்களை லிகண்ட் மற்றும் புரதப் பகுதியாகப் பெறலாம்,

எனவே புரதங்கள் அமினோ அமிலங்கள் என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம், புரதங்களின் கட்டுமானத் தொகுதி அமினோ அமிலமாகும்,

எனவே கார்பாக்சி அமிலச் செயல்பாடு மற்றும் அமீன் செயல்பாடு அம்மோனியா ஆகும். nh2 செயல்பாடு உள்ளது அதனால் தான் எத்திலினெடியமைன் போன்ற அம்மோனியா மற்றும் இந்த ட்ரைபோடல் போன்ற நான் இந்த புரதப் பகுதியின் நைட்ரஜன் அல்லது புரதச் சங்கிலியிலிருந்து வேறு சில குழுக்களில் இருந்து நைட்ரஜன் போன்றவற்றைக் குறிக்கிறது. இது உடனடி பக்கச் சங்கிலியைக் கொண்டிருப்பதால், அமினோ அமிலங்களின் கார்பாக்சைல் மற்றும் அமீன் முனையின் மூலம் முதுகெலும்பு உருவாகி, டிபெப்டைட் டி.ஆர். ஐபெப்டைட் அல்லது பாலிபெப்டைட் ஆகியவை புரதக் கட்டமைப்பின் வழக்கமான முதுகெலும்பாக

இருக்கும் ஆனால் நைட்ரஜனை நம்மிடம் வைத்திருக்கலாம், ஆக்ஸிஜன் மற்றும் வேறு சில பதக்கக் குழுக்களும் இருக்கலாம், அவை உலோக அயனி மையத்திற்கு ஒருங்கிணைக்கக் கிடைக்கின்றன, எனவே புரதங்களின் விஷயத்தில் பல்துறை சார்ந்து இருக்கும். புரத அமைப்பு அல்லது அமினோ அமில பதக்கக் குழுக்களின் தன்மை அந்த குழுக்கள் உலோக மையத்துடன் ஒருங்கிணைக்கக் கிடைக்கும், எனவே இவை மிகவும் எளிமையான உதாரணம், நான் ஏற்கனவே நிறைய விவாதித்த தண்ணீரைப் பெறலாம், அம்மோனியா பின்னர் குளோரைடு கூட இது மிகவும் ஒரு மின்னூட்டம் போன்ற நல்ல கோளமானது, அளவு மிகப் பெரியதாக இருப்பதால், ஒரு தனி ஜோடி எலக்ட்ரான் உலோக மையத்துடன் பிணைக்கக் கிடைக்கும் என்பதை நாம் பார்க்க முடியும், ஆனால் கோட்பாட்டளவில் அது சில பிரிட்ஜிங் திறன் உள்ளதா என்பதை நாம் கணிக்க விரும்புகிறோம். குளோரைடு அயனியைச் சுற்றியுள்ள நான்கு தனி ஜோடி எலக்ட்ரான்களும் உலோக மையத்துடன் தொடர்பு கொள்ளக் கிடைக்குமா, உண்மையில் நீங்கள் குறிப்பிட்ட சிலவற்றைக் கொண்டிருக்கலாம். நான்கு தனித்து எலக்ட்ரான்களும் $n = 1$ போன்ற $n = 2$ $n = 3$ மற்றும் $n = 4$ போன்ற வெவ்வேறு உலோக அயனி மையங்களுடன் தொடர்பு கொள்ளக்கூடிய அமைப்பு போன்ற சில கூண்டுகளுக்குள் குளோரைடை அடைத்து வைத்திருக்கலாம். $n = 4$ வடிவத்தில் ஒரு நியூக்ளியேட்டிங் பிரிட்ஜிங் குழு, அதாவது $n = 4$ பிணைப்பு பயன்முறையில் இந்த குளோரைடு அயனிக்கு அதன் பிணைப்பு நடத்தை காட்டி கிடைக்கிறது, மேலும் இது டையாக்சிஜன் மூலக்கூறு போன்ற ஒரு சிறிய வாயு மூலக்கூறாகும், இது டை ஆக்சிஜனும் இரும்புடன் தொடர்பு கொள்கிறது என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம். நமது இரத்த மூலக்கூறுகளில் மையம் உள்ளது, எனவே இது கார்பன் மோனாக்சைடு ஆகும், இது நிக்கல் டெட்ராகார்போனைல் ஆகும், இது நிக்கலின் பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ளது, இது இந்த கார்பன் முனையின் மூலம் சில தொடர்புகளை உருவாக்குகிறது கார்பன் பக்கத்தில் உள்ள தனி ஜோடி, ஏனெனில் ஆக்ஸிஜன் அதிக எலக்ட்ரோநெக்டிவ் மற்றும் இது குறிப்பிட்ட விஷயம் குறைந்த ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை உருவாக்குகிறது அல்லது உறுதிப்படுத்துகிறது, அதாவது பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ள நிக்கல் குறிப்பிட்ட கார்போனைல் கலவையை உருவாக்குகிறது, அதனால் நிக்கல் மட்டுமல்ல கார்போனைல் மற்ற கார்பன் உலோக அயனி மையத்துடன் தொடர்பு கொள்ளலாம், இது பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ள உலோகத்துடன் தொடர்பு கொள்ளலாம், இது உலோக கார்போனைல்களான சேர்மங்களை சுருக்கமாகப் பார்ப்போம், எனவே சில மோனோநியூக்ளியர் உலோக கார்போனைல்கள் அறியப்படுகின்றன. 3d தனிமங்கள் பின்னர் பார்க்கும், அதனால் எத்தனை நன்கொடை அணுக்கள் நம்மிடம் இருக்க முடியும், எனவே இந்த எத்திலினெடியமைனில் இரண்டு நன்கொடை அணுக்கள் உள்ளன, இது ஒன்று $n = 2$ மற்றும் மற்றொன்று $n = 2$,

எனவே நாம் அதற்கு அப்பால் சென்றால் தசைநார் அதே போல் பிடண்ட் செய்யப்படலாம். அந்த லிகண்ட்களில் இருந்து சில நல்ல உதாரணம்,

எனவே சில நல்ல மூலக்கூறுகள் மற்றும் இந்த மூலக்கூறுகள் இந்த கார்பன் மோனாக்சைடு இந்த குளோரைடு போன்ற உலோக மையத்துடன் சில தொடர்புகளைக் காட்டுகின்றனவா என்பதை நாம் உடனடியாக அறிந்து கொள்ள வேண்டும். ஃபெரோசயனைடு அயனிகளும் அவற்றின் சயனைடுகளும் இரும்பு மையத்தின் தசைநார்களாகும், அதேபோன்று இந்த தைராய்டு மிகவும் நல்ல மதிப்பைக் கொண்டுள்ளது. அதனுடன் தொடர்புடைய பகுப்பாய்வு வேதியியலின் விதிமுறைகள், ஏனென்றால் நாம் ஃபெரிக் நிலையில் உள்ள எந்தவொரு இரும்புக் கரைசலுடனும் கார்சினாய்டு கரைசலை மிகவும் நீர்த்துப்போகச் செய்யும்,

எனவே இந்த தியோசயனைட்டுடன் தொடர்பு கொள்ளும்போது பெர்ரிக் கரைசல் மிகவும் நல்ல அல்லது இரத்த சிவப்பு நிறத்தை உருவாக்குகிறது, இது மிகவும் சிறப்பியல்பு ஆகும். அந்த இரும்பு மையம் மற்றும் நீரின் தொடர்புடைய அடையாளத்தை நாங்கள் ஏற்கனவே விவாதித்தோம், பைடென்டேட் லிகண்டிற்கான உதாரணம் இது பயனுள்ளதாக இருக்கும், அதாவது ஒரு முனை மற்றும் மூலக்கூறு இப்படி இருந்தால் மறுமுனை என்று அர்த்தம்,

எனவே இது அடிப்படையில் கண்டிப்பாக நேர்கோட்டு மூலக்கூறு அல்ல, ஆனால் ஒரு ஜிக்ஜாக் வகை. இந்த கார்பன் டெட்ராஹெட்ரல் என்பதால் இந்த கார்பனும் டெட்ராஹெட்ரல் ஆகும்,

எனவே ஜிக்ஜாக் முறையில் நீங்கள் இதைப் பெறலாம் ஆனால் இந்த நைட்ரஜனை அதே உலோக மையத்தைச் சுற்றி மற்றொன்றுடன் சேர்த்துக் கொண்டு வந்தால் மற்ற கரிம மூலக்கூறைப் போல சுழற்சி ஏற்பாட்டைப் பெறுவோம். சுழற்சி வகை ஏற்பாட்டை நீங்கள் இங்கே என்ன பார்க்கிறீர்கள், உங்கள் மையம் ஏதேனும் கோபால்ட்டை மையமாகக் கொண்டிருந்தால், பிளஸ் மூன்றில் உள்ள கோபால்ட் என்று அர்த்தம் எத்திலீன் வைரங்களில் ஒன்று இந்த லிகண்ட் பிணைப்புக்கான ஒரு பொதுவான வளைக்கும் முறை என்று நீங்கள் பார்க்கிறீர்கள்,

எனவே இது ஒரு குறிப்பிட்ட இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஐந்து உறுப்பினர்களைக் கொண்ட மோதிரத்தை உருவாக்குகிறது, அதை நாங்கள் கொலையாளி வளையம் என்று அழைக்கிறோம்,

எனவே செலேட் என்பது பொதுவான பிணைப்பு நகமாகும். அடிப்படையில் இந்த இரண்டு நைட்ரஜன் மூலம் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது

எனவே இந்த இரண்டு நைட்ரஜன் கைகளும் உலோக மையத்தை பிணைப்பதற்காக ஒன்றோடொன்று நெருங்கி வருகின்றன, அதாவது இந்த கோணம் 90 டிகிரி ஆகும், அதாவது எண்கோண வடிவவியலைச் சுற்றியுள்ள கடல் கோணம்

எனவே இந்த கடல் கோணம் ஆக்கிரமிக்கப்பட்டுள்ளது எத்திலீன் டயமின் மூலக்கூறில் ஒன்றை மற்ற இரண்டு கடல் கோணங்களுக்கும் நீட்டிக்க முடியும் நீர் அல்லது அம்மோனியா போன்ற ஆறு மோனோரெண்டட் லிகண்ட்கள் இப்போது தசைநார் பிடண்ட் செய்யப்பட்டிருப்பதால் அவற்றில் மூன்று

தேவைப்படுகின்றன,

எனவே அவற்றில் மூன்று இருப்பதால் அவற்றை நாங்கள் அழைக்கிறோம் அவை ட்ரைஸ்கெலெட் வளாகம் எனவே இது மிகவும் சுருக்கமான வடிவமாகும், அதாவது இந்த நன்கொடையாளர் குழுக்களின் விவரங்களை நாங்கள் எழுதுவதில்லை, ஆனால் பிணைப்பு அடிப்படையில் இந்த பாணியில் எழுதுகிறோம், மேலும் இது ஒரு குறிப்பிட்ட வகை பிணைப்பாகும்,

எனவே அடிப்படையில் முப்பரிமாணமானது இந்த வடிவத்தில் நீங்கள் எழுதும் மர வாணலியை எப்போது வேண்டுமானாலும் நாங்கள் கற்பனை செய்து பார்க்க வேண்டும், அதாவது நாங்கள் எழுதும் மர வாணலியை நீங்கள் எழுதுகிறீர்கள்,

எனவே இந்த ப்ரொப்பல்லர் வகை ஏற்பாட்டை கற்பனை செய்வது மிகவும் எளிதானது, எனவே இது ஒரு வடிவம் மற்றும் மற்றொரு வடிவம் இந்த புள்ளியுடன் இதை இணைப்பதற்குப் பதிலாக அந்த அர்த்தத்தைப் பெறலாம், அதாவது நாம் மறுபக்கம் செல்லலாம்,

எனவே இந்த புள்ளி இந்த பக்கத்திற்குச் செல்லலாம், இது இந்தப் பக்கத்திற்குச் செல்லலாம். மற்ற திறந்த முனைகளை ஆக்கிரமிக்கலாம், இது ஒரு பொதுவான கண்ணாடிப் படமாக இருக்கலாம்,

எனவே இது இடது புறத்தில் இருந்தால், கண்ணாடியை இங்கே வைத்தால், வலது புறத்தில் மற்றொரு படத்தைப் பெறலாம், இவை இரண்டும் ஹெக்டேர் இருக்கும். உங்கள் கார்பன் மையத்துடன் ஒப்பிடும்போது மிகவும் சிக்கலான வடிவவியலாக இருப்பதால், கார்பன் மையத்தின் ஒளியியல் செயல்பாட்டை கார்பன் மையத்தில் பயன்படுத்துகிறோம்,

எனவே இந்த உலோக அயனி மையத்தின் அடிப்படையில் இந்த குறிப்பிட்ட கோபால்ட் மையம் மற்றும் இவை அனைத்தும் உலோக அயனி மையம் இவற்றைப் பெறுகிறோமா, அதாவது நம்மிடம் இருக்கக்கூடிய கைராலிட்டி மற்றும் அந்த குறிப்பிட்ட கைராலிட்டி இயற்கையில் எண்கோணமாக இருக்கும்

தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பின் அடிப்படையில் நமக்குக் கிடைக்கிறது, மேலும் அந்த குறிப்பிட்ட மைய உலோகத்துடன் இணைக்கப்பட்ட டென்ட் செலேட்டிங் குழுக்களின் மூன்றையும் வைத்திருக்கிறோம்.

அயன் ஆனால் அதை மேலும் நீட்டித்தால், தொடர்புடைய முதுகெலும்பின் அடிப்படையில் நாம் என்ன பேசுவோம்,

எனவே இது ஒரு பாலிடென்ட் ஆனால் சரியான வரையறையின் அடிப்படை எடுத்துக்காட்டு .

எனவே இந்த நைட்ரஜன் இந்த நைட்ரஜன் மற்றும் இவை சார்ஜ் ஆக்சிஜன்கள்

எனவே இந்த சார்ஜ் ஆக்சிஜன் மற்றும் இந்த சார்ஜ் ஆக்சிஜன் மற்றும் மற்றொரு r சார்ஜ் ஆக்சிஜனை மற்றொரு சார்ஜ் ஆக்சிஜனை சார்ஜ் செய்கிறது, ஏனெனில் இந்த குறிப்பிட்ட வகை கரிம மூலக்கூறின் மொத்த கட்டணம் நான்கு கழித்தல் ஆகும், இது எத்திலீன் டயமின் டெட்ரா அசிட்டிக் அமிலத்தின் டெட்ரா எதிர்மறை உப்பு ஆகும். டெட்ரா அசிட்டிக் அமிலம் ஒரு வெள்ளை படிக கலவை நம் கையில் இருக்க முடியும்,

எனவே இந்த குறிப்பிட்ட லிகண்டின் இந்த டெண்டிசிட்டியின் தன்மை என்ன,

எனவே இரண்டு நைட்ரஜனை உலோக மையத்திற்கு தானம் செய்ய முடிந்தால், இந்த ஆக்ஸிஜனை நாம் பெறலாம், இதையும் இந்த ஆக்ஸிஜனையும் பெறலாம். அதாவது, இந்த நான்கு ஆக்ஸிஜன் அணுக்கள் உலோக மையத்துடன் ஒருங்கிணைக்கக் கிடைக்கின்றன . லத்தீன் வார்த்தைக்கான லிகண்டிற்கான

உங்கள் வரையறையைப் போலவே மீண்டும் நகங்கள் பயன்படுத்தப்படுகின்றன. ஒரு பைடென்டேட் லிகண்ட் மூலம் உலோக மையத்தை ஒருங்கிணைக்க ஒரு செலட்டிங் ஒன்று,

எனவே இந்த ஈயத்தை நாம் கருத்தில் கொண்டால், கால்சியம் இருக்க முடியாது என்று கருதினால், சிக்கலான நீரில் உள்ள கால்சியத்தை சில பகுப்பாய்வு வேதியியலைச் செய்வதன் மூலம் தீர்மானிக்க முடியும். சிக்கலான சமச்சீர் டைட்ரேஷனும் பயனுள்ளதாக இருக்கும், ஏனென்றால் எட்டாவின்

டிஸ்டோரியம் உப்பு ஒரு நல்ல மறுஉருவாக்கம் என்று இப்போது நான் உங்களுக்குச் சொன்னேன் . இந்த குறிப்பிட்ட தசைநார் கரைசல் மற்றும் சில நீர் மாதிரிகளில் கால்சியம் அல்லது மெக்னீசியம் இருந்தால் ஈயத்திற்கு பதிலாக நாம் பயன்படுத்தும் போது, நாம் தண்ணீரின் கடினத்தன்மையுடன் தொடர்புடைய ஒன்றைப் பேசுகிறோம்,

எனவே கால்சியம் இரண்டை தீர்மானிப்பதன் மூலம் நீரின் கடினத்தன்மையை தீர்மானிக்க முடியும். ப்ளஸ் மற்றும் மெக்னீசியம் டீ பிளஸ் தண்ணீரில் உள்ளதால், சோப்பு அல்லது சோப்பு உபயோகிக்கும் போது , இந்த உலோக அயனிகள் தண்ணீரில் இருப்பதை நாம் விரும்புவதில்லை,

எனவே நல்ல தோலைப் பெறுவதற்கு இதைத் தவிர்க்கலாம். இந்த உலோக அயனிகள் நம் கையில் இல்லை, எனவே இந்த உலோக அயனிகள் தண்ணீரில் இருப்பதால் எல்லா இடங்களிலும் நீர் ஆதாரம் நன்றாக இல்லாவிட்டால் கால்சியம் அல்லது மெக்னீசியம் இருக்கலாம், சில சமயங்களில் தொழிற்சாலை

கழிவுநீரில் கால்சியம் இருக்கலாம் அல்லது மாசுபடலாம் டீ பிளஸ் மற்றும் மெக்னீசியம் டீ பிளஸ் எனவே உலோக அயனிகள் நம் கையில் இருக்கும், மேலும் எட்டா எட்டா நான்கு கழித்தல் எத்திலீன் விட்டம் கொண்ட அசிட்டிக் அமிலத்தைப் பயன்படுத்தினால், இது நமது ஹெக்ஸாடென்ட் லிகண்ட் மற்றும் இது எத்திலீன் டைமைன் முதுகெலும்பைக் கொண்டிருப்பதைக் கண்டோம். நான்கு ஆக்சிஜனுடன் இரண்டு

நைட்ரஜன் உள்ளது என்று நமக்குச் சொல்லும் , எனவே இவை எத்திலீன் டயமின் டெட்ரா அசிட்டிக் அமிலத்தின் சுருக்கமான வடிவமாகும், எனவே இது அடிப்படையாக பிணைக்கப்படும் போது கால்சியம் n 2 o 4 காம்ப்ளக்ஸ் கிடைக்கும்.

இதுவும் மிகவும் முக்கியமானது, ஏனென்றால் இந்த எட்டாவின் பிணைப்பை நாம் தொடர்புபடுத்துகிறோம், அதாவது ஹெக்ஸாடென்ட் லிகண்ட் கால்சியம் மையம் அல்லது மெக்னீசியம் மையத்திற்கு இந்த

இரண்டு நைட்ரஜன்கள் ஏற்கனவே இருப்பதால் இவை 90 டிகிரி செல்ஷனை உருவாக்கும் ஒரு பிணைப்பை மிக எளிதாக உருவாக்குவதை நாங்கள் கண்டோம் ,

எனவே இந்த குறிப்பிட்ட 90 டிகிரி கலவை இவை கடல் கோணங்கள், எனவே இவை இரண்டும் ஆக்கிரமிக்கப்பட்டுள்ளன, பின்னர் வேறு நான்கு புள்ளிகள் கிடைக்கின்றன, எனவே இந்த குறிப்பிட்டதை நாம் பொருத்த வேண்டும். மூலக்கூறு இங்கே உள்ளது, அதனால் இந்த நைட்ரஜனை இந்த ஆக்ஸிஜனுடன் நீட்டிக்கிறோம், இந்த ஆக்ஸிஜனுடன் இந்த நைட்ரஜன் அதே போல் இந்த ஆக்ஸிஜனுக்கு இந்த நைட்ரஜன் வரும், இந்த ஆக்ஸிஜனுக்கு இந்த நைட்ரஜன் வரும், இந்த நைட்ரஜன் இந்த ஆக்ஸிஜனுக்கு வரும், இந்த நைட்ரஜன் மொத்தமாக 4 கழித்தல் கால்சியம் கொண்டிருக்கும் 2 பிளஸ் ஆக மொத்தத்தில் மீண்டும் சிறிது கட்டணம் வசூலிக்க முடியும், எனவே இது 2 மைனஸ் ஆகும், ஏனென்றால் நாம் ஏதாவொன்று தொடர்பான விஷயங்களைப் பற்றி பேசுகிறோம், ஏனெனில் இவை தண்ணீரில் உருவாகும் தொடர்புடைய இனங்கள் என்று கருதுகிறோம், ஏனெனில் நாங்கள் மாசுபட்ட தண்ணீரின் கடினத்தன்மையை தீர்மானிக்கிறோம். கால்சியம் மற்றும் மெக்னீசியம், எனவே தண்ணீர் சில உலோக வளாகங்கள் அல்லது ஒருங்கிணைப்பு சிக்கலான இனங்கள் இது கிடைப்பதன் காரணமாக உருவாகிறது, இது தொடர்புடையதாக இருக்கலாம். நிலையான கரைசலில் நீங்கள் இந்த நிலையான கரைசலை எடைபோடலாம், மேலும் அந்த நீர் மாதிரியில் உள்ள கால்சியம் 0 பிளஸ் அளவை அளவிட முடியும், எனவே தண்ணீரில் ஒருங்கிணைப்பு கலவை உருவாகிறது மற்றும் இது அயோனிக் ஆகும், அதனால்தான் அதுவும் கரையக்கூடியதாக இருக்கும். டிக்ரோமேட்டுடன் கூடிய பெர்மாங்கனேட் டைட்ரேஷனுடன் கூடிய ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷன்கள் போன்ற ஏதாவது ஒன்றை உருவாக்கலாம். இதை நாங்கள் சிக்கலான மெட்ரிக் பகுப்பாய்வு என்று அழைக்கிறோம் இந்த மீ கரைசலின் இந்த அறியப்பட்ட வலிமையின் வலிமை 10 ஆல் அறியப்பட்டால், நீர் மூலக்கூறில் இருக்கும் இந்த கால்சியத்தின் அறியப்படாத செறிவைக் கண்டறியலாம், இது ஒரு சிறந்த உதாரணத்தை உருவாக்குகிறது, மேலும் இந்த குறிப்பிட்ட தகவலும் முடியும். எங்களிடம் ஏதேனும் உலோக அயனி இருந்தால், ஈயம் நமக்கு நல்லதல்ல என்று நாம் கருதினால் நீட்டிக்கப்படும். d ஒரு விஷமும் கூட, அதனால் யாராவது ஈய நச்சுத்தன்மையால் பாதிக்கப்பட்டிருந்தால், அவருடைய உடலில் உங்களுக்குத் தெரியும், அதாவது இந்த குறிப்பிட்ட இனம் என்றால், அது உடலுக்குச் சென்று பிணைக்கக்கூடிய மருத்துவ மதிப்பாகச் சேர்க்கப்படலாம். இந்த குறிப்பிட்ட இனங்கள் உங்கள் உடலில் இருந்து உங்கள் சிறுநீரின் மூலம் வெளியே எடுக்கக்கூடிய வகையில், ஈய நச்சு அல்லது ஈய மாசுபாட்டைத் தவிர்க்கலாம், எனவே இந்த எட்டாவின் பகுப்பாய்வு வேதியியல் பயன்பாட்டில் இருந்து தொடங்கி, குறிப்பிட்ட எட்டாவின் சில மருத்துவப் பயன்களை நாம் பெறலாம். பற்பசையில் நாம் பயன்படுத்தும் ஒவ்வொரு நாளும் இது எல்லா இடங்களிலும் உள்ளது, எனவே இந்த எட்டாவை இந்த உலோக எட்டா வளாகம் என்று எழுதினால், இந்த செலேஷன் அடிப்படையில் ஏதாவது ஒன்றை உருவாக்குகிறது, அங்கு ஸ்டோச்சியோமெட்ரி ஒருவருக்கு மட்டுமே என்பதை இப்போது நாங்கள் உங்களுக்குக் காட்டியுள்ளோம். நாம் இதைப் பெறும்போது, எட்டா உருவாகும்போது இது சரியல்ல, இது இரண்டு மைனஸாக இருக்க வேண்டும், ஏனெனில் இந்த இரண்டு கூட்டல் உள்ளது மற்றும் நான்கு கழித்தல் சமநிலைப்படுத்துகிறது, எனவே நாம் இங்கே என்ன இருக்கிறோம் என்பதை நான் சொல்ல முயற்சிக்கிறேன் நீங்கள் ஒரு பக்கத்தில் இரண்டு இனங்கள் கரைசலில் இருந்தால், இது ஒரு இனமாகும், ஏனெனில் இது ஒரு சமமான இனமாக அல்லது ஆறு நீர் மூலக்கூறுகள் உலோக மையத்துடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளதால் இது ஒரு சிக்கலான இனமாகும், எனவே ஹெக்ஸா எதிரொலி உலோக அயன் தொடர்புடைய அறுகோணம் இருவகை நிலையில் உள்ள உலோக அயனி இனங்கள் ஒரு குறிப்பிட்ட இனமாகும், இது அட்டா மற்றும் வலது புறம் ஆகியவற்றுடன் தொடர்பு கொள்கிறது, இது அடிப்படையில் ஏழு இனங்களைப் பெறுகிறது, ஏனெனில் ஆறு நீர் மூலக்கூறுகள் ஒருங்கிணைப்பு கோளத்திலிருந்து அல்லது உலோக அயனியின் ஒருங்கிணைப்பு சூழலில் இருந்து இழக்கப்படும். மறுபுறம் அதனால்தான் வெப்ப இயக்கவியல் பார்வையில் இருந்து இலவச ஆற்றல் ஆதாயத்திற்கு ஆற்றல் ஆதாயம் இருக்கும், ஏனெனில் டெல்டாவின் அளவு வேறுபட்டது, எனவே என்ட்ரோபி வலது புறத்தில் உயர்கிறது, இது அடிப்படையில் நமக்கு சில யோசனைகளைத் தருகிறது. இந்த எதிர்வினை ஏன் இடமிருந்து வலமாக நகர்கிறது, இது எட்டா ஒருங்கிணைப்புக்கான குறிப்பிட்ட எதிர்வினைக்கான உந்து சக்தியாகும், மேலும் இதை நாம் ஏன் அழைக்கிறோம் என்பதும் சில யோசனைகளுக்கு வழிவகுத்தது ஒரு செலேஷன் தெரபி எனவே இந்த செலேஷன் தெரபி, ஈயம் 2 பிளஸ் என ஈயத்தை அகற்றுவது மற்றும் பாதரசம் 2 பிளஸ் ஆக பாதரசம் மற்றும் காட்மியத்தில் காட்மியம் 2 பிளஸ் உள்ளது என்று சில யோசனைகளை நமக்கு வழங்குகிறது. இதேபோல் பாதரசம் ஒரு எண்முக வளாகத்திற்கு சாதகமாக இல்லாவிட்டாலும், காட்மியத்திற்கு மிகவும் உண்மை இல்லை, ஆனால் லிகண்ட் நம்மை கட்டாயப்படுத்தினால், ஒன்றின் தொடர்புடைய ஸ்டோச்சியோமெட்ரி ஒன்றிற்கு மட்டுமே இருக்கும், அதனால் உலோகம் இல்லை அந்த குறிப்பிட்ட லிகண்டின் தொடர்புகொள்வதற்கான மற்றொரு விருப்பம், அடிப்படையில் இது தசைநார்க்குள் சிக்கிக் கொள்கிறது, இது ஆறு நன்கொடை அணுக்களை வழங்குகிறது, அவை பாதரசம் மற்றும் காட்மியத்தைச் சுற்றி உருவாகும் நல்ல பிணைப்புகள் அல்ல, ஆனால் அது உள்ளே சிக்கிக்கொள்ளும் மற்றும் ஒன்றின் ஸ்டோச்சியோமெட்ரியும் ஒன்று. இந்த இரண்டு இனங்களுக்கும் செல்லுபடியாகும், எனவே ஈயம் போல இதுவும் தவறு, இது இரண்டு கழித்தல், எனவே ஈயத்திற்கு நான் இப்போது உங்களுக்குக் காட்டியதும் தொடர்புடைய விஷயம்,

எனவே ஈயம் ஒரு விஷம் நமது உயிரணுவை அழிக்கக்கூடிய நம் உடலுக்கு எது செல்லுலார் அழிவு ஏற்படலாம் ஆனால் இது அவ்வளவு விஷம் அல்ல, அதனால் உடல் எந்த பிரச்சனையும் இல்லாமல் உடலில் இருந்து வெளியேறும், அதனால்தான் எட்டா நம் பற்பசையில் இருந்தால் அதுவும் பயனுள்ளதாக இருக்கும் . சில ஈயம் அல்லது பாதரசம் அல்லது காட்மியம் போன்ற வேறு எந்த உலோக அயனியும் நம் உடலில் உள்ளது, அவை நன்றாக அகற்றப்படலாம்,

எனவே இவற்றை அகற்றுவதன் மூலம் உருவாகும் இனங்கள் மற்றும் வடிகட்டுதல் சிகிச்சை செறிவூட்டலுக்கு பெயர் பெற்ற சில அளவுகளுக்கு நாங்கள் பயன்படுத்துகிறோம் . சிகிச்சைப் பயன்பாடானது, அடுத்ததாக நாம் பேசக்கூடியது ஒருங்கிணைப்பு எண், அந்த குறிப்பிட்ட உலோக மையத்தைச் சுற்றியுள்ள லிகண்ட்களின் எண்ணிக்கையை நாங்கள் ஏற்கனவே வரையறுத்துள்ளோம், எனவே உலோகம் அல்லது உலோக அயனிக்கு அந்த தசைநார் மூலம் வழங்கப்படும் நன்கொடை அணுக்கள் நேரடியாக பிணைக்கப்பட்டுள்ளன .

எனவே இது ஒரு பொதுவான ஒருங்கிணைப்பு எண்ணான தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பு எண்களை உருவாக்குகிறது,

எனவே நாம் இரண்டு பொதுவான ஒருங்கிணைப்பு எண்ணிலிருந்து தொடங்குகிறோம், எனவே நமக்கு சில விஷயங்கள் இருக்கும். y , இரண்டாக இருக்கும் ஒன்றின் ஒருங்கிணைப்பு எண்ணை நம்மால் பெற முடியுமா என்பது ஒரு யதார்த்தம் என்று நாங்கள் கேட்கவில்லை, எனவே அடிப்படையில் ஒன்றைப் பெற முடிந்தால், ஒன்றின் ஒருங்கிணைப்பு எண்ணைப் பெற முடியுமா, அதாவது உலோக அயனி இருந்தால். இது n பிளஸ் ஆகும் , அந்த குறிப்பிட்ட உலோகத் தசைநார் உடன் நாம் ஒரு தொடர்பைக் காட்டலாம் ,

எனவே அடிப்படையில் இந்த குறிப்பிட்ட ஒன்றை இங்கிருந்து அங்கு தொடங்கி, அதாவது உங்களிடம் ஏதோ ஒன்று உள்ளது, அதாவது உங்கள் நடுத்தர இரும்பு அடிப்படையில் சிக்கியுள்ளது , மேலும் இது ஒருங்கிணைக்க வேறு எந்த நன்கொடையாளர் குழுக்களும் இல்லை. உலோக மையம் எனவே இது உலோக அயனி மட்டுமே சிக்கியுள்ளது, ஆனால் வேறு எந்த ஒருங்கிணைப்பையும் காட்டவில்லை அல்லது சில பருமனான பள்ளங்களைக் காட்டவில்லை,

எனவே உலோக மையத்துடன் எந்தப் பிணைப்பையும் காட்டாத பருமனான ஹைட்ரோபோபிக் சூழல் அந்த உலோக இரும்பைச் சுற்றி உள்ளது. இணைப்பு கிடைக்கிறது, பின்னர் சில சிறிய குழுக்கள் வந்து உலோகம் மற்றும் மையத்துடன் தொடர்பு கொள்ளலாம், இது ஒன்றின் ஒருங்கிணைப்பு எண்ணுக்கு பொதுவான உதாரணம் ஆனால் இது m அல்ல. உண்மையில், நாங்கள் எங்கள் விஷயத்தைத் தொடங்குவோம், அதாவது யதார்த்தமானது இரண்டு ஒருங்கிணைப்பு எண்ணிலிருந்து உள்ளது, அதாவது லிகண்ட்கள் உள்ளன உலோக அயனிகள் உள்ளன, மேலும் இது ஒரு நல்ல யதார்த்தத்தைக் கொண்டுள்ளது, எனவே இந்த ஒருங்கிணைப்பு எண் 2 என்பது விஷயம் இருக்கும் இடத்தில் பொதுவான ஒன்றாகும். agn h 3 முழு 2 ஐ சதுர அடைப்புக்குறிக்குள் 1 சார்ஜ் கொண்டதாக எழுதலாம் , அதாவது வெள்ளி மோனோவலன்ட் நிலையில் உள்ளது என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம், இந்த குறிப்பிட்ட இனம் குளோரைடு அயனியைக் கரைசலில் பகுப்பாய்வு ரீதியாக அடையாளம் காண உருவாக்குகிறது, ஏனெனில் குளோரைடு நாம் அனைவரும் அறிந்ததே. அதிகப்படியான அம்மோனியாவில் கரையக்கூடிய சில்வர் குளோரைட்டின் வெள்ளை நிற வீழ்படிவுடன் சில்வர் நைட்ரேட்டைச் சேர்ப்பதன் மூலம் துரிதப்படுத்தலாம், அதனால் அங்கு உருவாகும் சில்வர் குளோரைடு அம்மோனியாவில் கரைகிறது, அதாவது நாம் என்ன செய்கிறோம் என்பதை இனம் குறிக்கிறது. அம்மோனியாவுடன் கோபால்ட் குளோரைடு பற்றிய நமது விவாதங்கள் அனைத்தும் இதேபோல் சில்வர் குளோரைடு நமது அம்மோனியாவுடன் தொடர்புகொண்டு அதனுடன் தொடர்புடைய அம்மோனியா வளாகத்தை உருவாக்குகிறது. நடுத்தரத்திலிருந்து வெளியேறும் வெள்ளி குளோரைடு போன்ற எளிய அயனி திடப்பொருளுக்குப் பதிலாக agn பிணைப்பு உருவாகிறது, இது எந்த வெள்ளி விஷயத்திற்கும் ஒத்த ஒன்றைத் தோற்றுவிக்கிறது, ஏன் இதையெல்லாம் இங்கே பேசுகிறோம் என்பதுதான் உதாரணம். வெள்ளி அந்த குறிப்பிட்ட வெள்ளியின் அடையாளம் மிகவும் முக்கியமானது மற்றும் வெள்ளியானது வேறு சில வினைப்பொருட்களுக்கு ஏதாவது கிடைக்குமா என்பதை வெள்ளி நமக்குத் தெரிவிக்கும் . அதனால் சகிப்புத்தன்மை மறுஉருவாக்கம் என்பது வெள்ளியை சில்வர் நைட்ரேட்டாக வைத்திருக்கலாம் மற்றும் அந்த சகிப்புத்தன்மை மறுஉருவாக்கத்தை தயாரிப்பதும் உதவியாக இருக்கும், ஏனெனில் நாங்கள் பெரும்பாலும் சகிப்புத்தன்மை மறுஉருவாக்கத்தையும் ஆய்வகத்தையும் பயன்படுத்துகிறோம். சகிப்புத்தன்மை மறுஉருவாக்கத்திற்காக நாம் பெயரால் இது அம்மோனியா என்று அழைக்கப்படுகிறது வெள்ளி நைட்ரேட் கரைசல்

எனவே அம்மோனியாக்கால் கள் என்றால் என்ன $ilver$ $nitrate$ கரைசல் என்னவென்றால் , நம்மிடம் சில்வர் நைட்ரேட்டின் கரைசல் இருந்தால், வெள்ளி நைட்ரேட் சோடியம் ஹைட்ராக்சைட்டின் மிகவும் நீர்த்த கரைசலுடன் சிகிச்சையளிக்கப்படுகிறது, இது சில்வர் ஹைட்ராக்சைட்டின் மழைப்பொழிவுக்கு வழிவகுக்கிறது,

எனவே நடுத்தரமானது இருப்பு அல்லது தோற்றத்தின் காரணமாக பொதுவாக காரமாக இருக்கும். சில்வர் ஹைட்ராக்சைடு நடுத்தரத்திலும், சில்வர் குளோரைடு போலவும் அதை அம்மோனியாவில் கரைக்கிறோம், எனவே அம்மோனியா கரைசல் அடுத்ததாக ag nh 3 துளை 2 ஐ உருவாக்குகிறது, இது ஹைட்ராக்சைடுகளுக்கு வெளியே இருந்தால் ஹைட்ராக்சைடு சமநிலையில் இருக்கும். அடிப்படையில் இந்த குறிப்பிட்ட ஒன்றை நாங்கள் பெறுகிறோம், எனவே இது சில்வர் நைட்ரேட் கரைசல் எனப்படும் உங்கள் அம்மோனியா ஆகும் , இது உங்கள் சில்வர் நைட்ரேட்டிலிருந்து பெறப்பட்ட வேறு சில வினைத்திறன் முறைக்கு குறைக்கக்கூடிய சகிப்புத்தன்மை மறுஉருவாக்கமாகும் . இரண்டு ஒருங்கிணைப்பு எண், ஏனெனில் வெள்ளி அயனி மையம் அம்மோனியா

மூலக்கூறுகளுடன் இரண்டு பிணைப்புகளை மட்டுமே உருவாக்குகிறது. ஒரு எண்பது டிகிரி நைட்ரஜன் வெள்ளி நைட்ரஜன் பிணைப்பு கோணம் கொண்ட நேரியல் ஒன்று, அதே போல் $cu \quad c12$ மைனஸுக்கு வேறு உதாரணம் இருக்க முடியும், வெள்ளி போன்ற புரோஸ்டேட் வரிசையில் தாமிரம் இருந்தால், செப்பு வெள்ளி பாதரசம் மற்றும் அனைத்து பொதுவான முக்கோணம் என்று நாம் அனைவரும் அறிவோம். தாமிரம் இருமுனை நிலையில் இல்லை, ஏனெனில் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை நாம் மாற்றினால் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை என்று தெரிந்தவுடன் அதன் தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பு எண் மற்றும் அந்த குறிப்பிட்ட மையத்துடன் இணைக்கப்படும் தொடர்புடைய ஆஹ் மற்ற குழுக்களும் வேறுபட்டதாக இருக்கும்,

எனவே இந்த குறிப்பிட்ட குப்ரஸ் குளோரைடும் நமது வெள்ளியைப் போன்றது. அதாவது, உங்கள் ஆஹ் செப்பு மையத்தில் இரண்டு குளோரைடு குழுக்களின் நேர்கோட்டு ஏற்பாடு உள்ளது, இது எங்கள் வெள்ளி வெள்ளிக்கு உண்மையல்ல, வெள்ளி குளோரைடு என்பது உண்மையல்ல, ஆனால் அங்கேயும் மைனஸ் ஆகக் குறைப்பது அவ்வளவு எளிதானது அல்ல. இந்த உலோக அயனிகளுக்கு மற்ற நல்ல தசைநார் சயனைடு அயனிகள் ஆகும், ஏனெனில் சயனைடுகள் அதிலிருந்து உலோக அயனிகளை மீட்டெடுப்பதற்கு ஒரு நல்ல செயலாக்க வினைபொருளாகும். தாமிரத்திற்கான வெள்ளிக்கான தாதுக்கள், எனவே குளோரைடுக்கு பதிலாக இந்த இனம் தொடர்புடைய இனங்கள், சயனைடுகளை வைத்திருக்க முடிந்தால், அது $cu \quad cn$ முழு இரண்டு கழித்தல் ஆகும், இது அடிப்படையில் ஒருங்கிணைப்பு எண் இரண்டு மற்றும் ஒருங்கிணைப்பு எண் மூன்று மிகவும் பொதுவானது அல்ல. இந்த ஒருங்கிணைப்பு எண்ணைப் பற்றி இங்கு விவாதிக்க மாட்டோம், ஆனால் பொதுவாக ஒரு குறிப்பிட்ட வகை உலோக மையத்தைக் கருத்தில் கொண்டால், மீண்டும் மூன்று புள்ளிகள் மட்டுமே இருந்தால், அதாவது வடிவ அமைப்பில் அல்லது வழக்கமான முக்கோண ஏற்பாட்டில் மட்டுமே நாம் தொடர்புடைய ஒருங்கிணைப்பு எண்ணை மூன்றைப் பெற முடியும். ஒருங்கிணைப்பு எண் நான்கு உடனடியாக நம் மனதில் வருவது என்னவென்றால், நம்மிடம் நான்கு ஒருங்கிணைப்பு எண் இருந்தால், இந்த உலோக மையத்தைச் சுற்றி நான்கு குழுக்களை வைத்தால், தொடர்புடைய டெட்ராஹெட்ரல் ஏற்பாட்டைப் பெறுகிறோம், இது மிகவும் பொதுவானது, மற்றொன்று தொடர்புடைய சதுரத் பிளானர் ஒன்று. $d8$ எலக்ட்ரானிக் கன்ஃபிகரேஷன் அதாவது ni டீவின் ட்ரைட் மற்றும் பைவலன்ட் நிக்கல் பிவலன்ட் பல்வேடியம் மற்றும் பி ஆகியவற்றைப் பார்ப்போம் ஜவலன்ட் பிளாட்டினம் இவை அனைத்தும் $d8$ எலக்ட்ரானிக் கட்டமைப்பின் தொடரில் உள்ளன, அவை இந்த குறிப்பிட்ட ஏற்பாட்டைக் கொண்டிருக்கலாம் மற்றும் மற்ற மாற்று ஏற்பாடு டெட்ராஹெட்ரானின் தொடர்புடைய டெட்ராஹெட்ரான் உருவாக்கம் ஆகும், மேலும் இதுவரை அதிக எண்ணிக்கையிலான டெட்ராஹெட்ரல் கோபால்ட் இரண்டு வளாகங்கள் உள்ளன என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம். கோபால்ட் மூன்றைப் பற்றி ஆக்டோஹெட்ரல் வடிவவியலில் நிலைப்படுத்தியவுடன் கோபால்ட் மூன்றைப் பற்றி விவாதிக்கிறோம்,

எனவே ஆக்சிஜனேற்ற எண் அதிகமாக இருக்கும்போது ஒருங்கிணைப்பு எண் அதிகமாக இருக்கும், இது இயற்கையில் மும்மடங்கு ஆகும் ஆனால் ஆக்சிஜனேற்றம் குறைவாக இருந்தால் கூட்டல் இரண்டைக் கட்டுப்படுத்தலாம். நிக்கல் பூஜ்ஜியத்தின் டெட்ரா கார்போனைல் இனத்தைப் பற்றி நாம் ஏற்கனவே அறிந்திருக்கும் நன்கு அறியப்பட்ட உதாரணம் இது,

எனவே இது ஒரு சதுர பிளானர் வடிவவியலைக் கொண்டிருக்கவில்லை, எனவே இது அடிப்படையில் ஒரு வடிவவியலை விரும்புகிறது. தொடர்புடைய வேலன்ஸ் பாண்ட் கட்டமைப்புகள் மற்றும் இந்த துகள் என்று நாம் படிக்கும் போது இவை அனைத்தையும் பார்க்கவும் உங்கள் சதுர பிளானர் ஏற்பாட்டுடன் ஒப்பிடும்போது ar ஏற்பாடு விரும்பத்தக்கது, பின்னர் இதை டெட்ரா கேஸ் என்று எழுதுவதற்குப் பதிலாக ஒரு குறிப்பிட்ட கலவை என்று எழுதினால், அழுத்தங்கள் மற்றும் டெட்ரா விசைகள் என்று நாம் அனைவரும் அறிவோம். எத்திலீன் டைமைன் என்ற பெயரில் சில எத்திலீன் டயமைன் வகை பொருட்கள் இருந்தால் ஏற்கனவே நாம் அழைக்கும் இரண்டு லிகண்ட்களை ப்ரீஸ் என்று வைத்திருங்கள் உலோக மையத்தைச் சுற்றி இருக்கும் அத்தகைய எத்திலீன் டயமின் அதிகமாக உள்ளது, அதாவது நம்மிடம் இரண்டு எத்திலீன் டயமின் பாகங்கள் உள்ளன என்பதை நாம் குறிப்பிட்ட உலோக அயனியின் அடிப்படை எத்திலீன் வைர வளாகம் என்று அழைக்கலாம். கோபால்ட் டிரீஸ் எத்திலீன் டயமின் கோபால்ட் த்ரீ இருந்தால், அது ஒரு மர வளாகம்,

எனவே இதன் பொருள் எங்களிடம் இரண்டு லிகண்ட் மூன்று மரங்கள் உள்ளன என்று இப்போதுதான் பார்த்தோம். எங்களிடம் மூன்று லிகண்ட் உள்ளது, பின்னர் டெட்ரா கேஸ் இந்த குறிப்பிட்ட மையத்தைச் சுற்றி அந்த லிகண்ட்களின் நான்கு குழுக்களைக் கொண்டுள்ளது என்று எங்களுக்குத் தெரிந்தால் டெட்ரா கேஸ் உடனடியாக நமக்குத் தெரிவிக்கும்,

எனவே டெட்ரா விசைகள் டிரிபெனைல் பாஸ்பைன் பல்வேடியம் மற்றும் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை நாம் தவறவிட்டால் நாமும் மிகவும் கவனமாக இருக்க வேண்டும். ஆக்சிஜனேற்ற நிலையைப் பற்றி இது காணவில்லை என்றால், பல்வேடியம் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை உங்களுக்கு வழங்கப்படவில்லை என்று அர்த்தம், அங்கு நீங்கள் எந்த வகையான ஆக்சிஜனேற்ற நிலையைக் கொண்டிருக்க முடியும் என்பதை நீங்கள் எவ்வாறு அடையாளம் காண முடியும், உங்களிடம் இந்த குறிப்பிட்ட ஒன்று உள்ளது,

எனவே இந்த லிகண்டின் தன்மை என்ன? டிரிபெனைல்பாஸ்பைன் என்றால் என்ன என்பதை நீங்கள் தெரிந்து கொள்ள வேண்டும்,

எனவே டிரிபெனைல் பாஸ்பைன் பிபிஎச் 3 அல்ல, இது அம்மோனியா போன்றது, அம்மோனியா மூன்று ஹைட்ரஜன் அணுக்களுடன் நைட்ரஜன் இணைக்கப்பட்டுள்ளது, அதே போல் பாஸ்பரஸ் இருந்தால் பாஸ்பைனின் அனலாக் பாஸ்பைன் உள்ளது. இந்த ph பிணைப்பிற்குப் பதிலாக இப்போது ph பிணைப்பு உள்ளது, அதாவது p கார்பன் பிணைப்பு, அதனால் p கார்பன் பிணைப்பு சில கூடுதல்

நிலைத்தன்மையைக் கொண்டுள்ளது, அதனால்தான் இது ஒரு நல்ல தசைநார் ஆகும். ஈஃபுல் லிகண்ட் பயனுள்ள மோனோடென்டேட் லிகண்ட் மற்றும் இவற்றை நான்கு எண்களாகச் சுற்றியிருந்தால், அம்மோனியாவைப் போல டெட்ராஹெட்ஸ் ட்ரைபெனைல் பாஸ்பைன் இருந்தால், இந்த ட்ரைபெனில்பாஸ்பைனிலிருந்து எந்த கட்டணத்தையும் பெற முடியாது, எனவே ஒட்டுமொத்த வளாகம் நடுநிலையாக இருந்தால் பல்வேடியம் இருக்க வேண்டும். பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்ற நிலை மற்றும் இது நிக்கல் பூஜ்ஜிய மையத்துடன் நமது கார்போனைல் தொடர்பைப் போன்றது,

எனவே பல்வேடியத்திற்கு சில தொடர்புகள் பல்வேடியம் பூஜ்ஜியத்திற்கும் உள்ளது, இது டெட்ராசேஸ் டிரிபெனைல் பாஸ்பைன் கலவையை உங்களுக்கு வழங்குவதற்கு ஃபீனைல் பாஸ்பைனை முயற்சிப்பதில் சில தொடர்பு உள்ளது. ஒரு பெட்ரி டிஷில் உள்ள அழகான கலவை இதை பெட்ரி டிஷ் என்று அழைக்கிறோம், ஆனால் இது நாம் வழக்கமாக எடுக்கும் மாதிரி மற்றும் மிகவும் அழகான நிறத்தில் உள்ளது ,

எனவே எங்களுக்கு என்ன நிறம் தருகிறது அதுவும் உங்களிடம் பல்வேடியத்தின் டிரிபெனில்பாஸ்பைன் கலவை உள்ளது. இது போன்ற நான்கு டிரிபெனைல்பாஸ்பைன்கள் இதனுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ளன, மேலும் இது தொழில்நுறை வேதியியலில் கரிம வேதியியலில் சில நல்ல பங்கைக் கொண்டுள்ளது. சில வினையூக்கப் பாத்திரம் மற்றும் அதே டெட்ராஹெட்ரல் ஏற்பாடு இங்கேயும் உங்களுக்கு அதே டெட்ராஹெட்ரல் ஏற்பாடு உள்ளது அதாவது மூன்று மடங்கு சமச்சீர், இந்த பக்கம் ஒரு குடை, இந்த பக்கத்தில் இரண்டாவது குடை, இந்த பக்கத்தில் மூன்றாவது குடை மற்றும் மறுபுறம் நான்காவது குடை, எனவே நீங்கள் அடிப்படையில் நான்கு குடைகளைக் கொண்டிருப்பீர்கள், அது அடிப்படையில் உள்ளே சிக்கியிருக்கும். மூன்று ஃபீனைல் வளையங்களின் ஒவ்வொரு டிரிபெனைல்பாஸ்பைனும் இந்த குறிப்பிட்ட நிக்கல் மையத்தைச் சுற்றி மூன்று முதல் நான்கு பன்னிரண்டு ஃபீனைல் வளையங்கள் உள்ளன, இது அடிப்படையில் அணுவில் பாஸ்பரஸ் மூலம் இணைக்கப்பட்ட ஒரு நல்ல ஆர்கானிக் பகுதிக்குள் சிக்கியுள்ளது . சதுர பிளானர் ஏற்பாடு மற்றும் அதை நாம் கருத்தில் கொண்டால் மிகவும் முக்கியமானது 9 கலவை நிபர் டூ பிபி மூன்று துளை இரண்டு இது மிகவும் நல்ல ஒரு வினையூக்கி மற்றும் இது அல்கைன் கார்பன் மோனாக்சைடு மற்றும் ஆல்கஹாலில் இருந்து அக்ரிலிக் எஸ்டர்களின் தொகுப்புக்கு இந்த விஞ்ஞானி வால்டர் ரீபே பயன்படுத்துகிறது, இது மிகவும் நல்ல பயன்பாடாகும், ஆனால் மீண்டும் அது போன்றது. எங்கள் பல்வேடியம் மையமானது பொதுவாக ஒரு கலவை ஆகும், அங்கு உங்கள் இரண்டு புரோமைடு மையங்கள் உள்ளன, அவற்றில் இரண்டு முதல் பேனாக்கள் மற்றும் அவை அனைத்தும் சமதள அமைப்பில் இருக்கும்,

எனவே இவை இரண்டையும் பாஸ்பரஸ் குழுக்கள் மற்றும் இவை இரண்டும் புரோமைடு குழுக்கள் என்று நாம் கருதினால். அடிப்படையில் பொதுவாக ஒரு தொடர்புடைய பிளானர் ஏற்பாடு ஆனால் இந்த குளோரைடு குழுக்களின் விஷயத்தில் இதை புரோமைடிலிருந்து குளோரைடுக்கு கொண்டு வந்தால், இது ஒரு டெட்ராஹெட்ரல் ஒன்று மற்றும் நிக்கலின் ஆஹா காம்ப்ளக்ஸ் இது ஸ்பின் ட்ரிப்லெட் ஆகும், அதாவது முள் மும்மடங்கு ஒன்றும் இல்லை. இணைக்கப்படாத இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் மற்றும் பெருக்கல் ஆகியவை தொடர்புடைய மூலதனத்தின் மதிப்பு ஒன்று மற்றும் அந்த சமூல் நிலையின் தொடர்புடைய பெருக்கம் இரண்டு மடங்குகள் கூட்டல் 1 wh1 ஆக இருக்கும். ch என்பது 3க்கு சமமாக இருக்கும், அதாவது 2 எலக்ட்ரானின் பரம காந்த கலவை மற்றும் பாரா காந்தத்தன்மை இது ஒரு டெட்ராஹெட்ரல் மூலக்கூறு என்று அடையாளப்படுத்துகிறது, ஆனால் பல்வேடியத்திற்கு அது சதுர சதுர பிளானர் விரிவாக்கமாக இருக்கும் என்று நாம் கருதினால், அது நமக்கு கிடைக்கும் . இந்த இரண்டு சேர்மங்களுக்கும் முரண்பாடான விஷயம் ஒன்று நிக்கலைச் சுற்றியுள்ள குளோரைடு கலவை மற்றும் மற்றொன்று பல்வேடியத்தைச் சுற்றியுள்ள குளோரைடு கலவை ஆகும் . சமநிலைப் பிணைப்புக் கோட்பாடு மற்றும் படிக்க புலக் கோட்பாட்டின் அடிப்படையில் பிணைப்பைப் பற்றி பேசும்போது, ஒரு சதுர பிளானர் ஏற்பாட்டை நீங்கள் சில தத்துவார்த்த நியாயங்களைப் பெறுவீர்கள், ஆனால் இப்போது நீங்கள் அதைச் செய்தால் எதிர்வினை இந்த தயாரிப்புடன் முடிவடையும் ஒரு சோதனை உண்மை என்று நீங்கள் நினைக்கலாம். இது வடிவியல் வடிவத்தில் டெட்ராஹெட்ரல் வடிவத்தில் உள்ளது மற்றும் இது சதுர பிளானர் வடிவத்தில் இருக்கும், அடுத்தது உங்கள் பென்ட் ஆகும் அசிடைல் அசிட்டோனின் மிகவும் நல்ல கலவையான ஒரு ஒருங்கிணைந்த ஒன்று, டென்ட் லிகண்ட் மூலம் மீண்டும் பயனுள்ளதாக இருக்கும், வோ தி வி டபுள் பாண்ட் ஓ போ டபுள் பாண்ட் பகுதியின் நிலைத்தன்மையை நாங்கள் வெளியே எடுக்கிறோம் மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட பகுதி உங்களிடம் இருப்பதை புரிந்து கொள்ள மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கும் அசிடைல் அசிட்டோன் குழுவின் இரட்டை ஆக்ஸிஜன் பிணைப்பிலிருந்து வரும் ஒரு சதுர அடித்தளம், இது அசிடைல் அசிட்டோன் குழுவிலிருந்து வரும் இரட்டை ஆக்ஸிஜன் ஆகும், இது அசிடைல் அசிட்டோன் குழுவின் மறுமுனையாகும், இது பிடென்டேட் அல்லது லிகண்ட் மற்றொன்று பிடென்டேட் o ஆகும். லிகண்ட் சதுர விமானத்தை பூர்த்தி செய்கிறது ஆனால் சதுர விமானம் சரியான சதுர விமானம் அல்ல, ஏனெனில் வெனடியம் இந்த குறிப்பிட்ட சதுர விமானத்திற்கு சற்று மேலே அதனுடன் தொடர்புடைய வெனடியம் ஆக்ஸிஜன் இரட்டை பிணைப்புடன் இருக்கும்,

எனவே இந்த வெனடியம் ஆக்ஸிஜன் இரட்டை பிணைப்பை நோக்கி இந்த வாழைப்பழம் இந்த குறிப்பிட்டதை விட சற்று மேலே உள்ளது. இரண்டு அசிடைல் அசிட்டோன் பகுதியின் நான்கு ஆக்ஸிஜனுக்கு இடையில் உருவாகும் சதுர அடித்தளம் மற்றும் எதிர்வினையும் சோதனைக் கண்ணோட்டத்தில் இருந்து மிகவும் எளிமையானது. வெனடியம் பென்டாக்சைடுடன் நேரடியாகச் செயல்படுங்கள் மற்றும் வெனடியம் பென்டாக்சைடு அடிப்படையில் அசிடைல் அசிட்டோனின் வெனடியல் கலவையாகக் குறைக்கப்படுகிறது மற்றும் பல நீர் மூலக்கூறுகளை நீக்குவதன் மூலம் லிகண்டின் ஆக்ஸிஜனேற்ற வடிவத்துடன் இது சில

பயன்பாடுகளையும் கொண்டுள்ளது. குறிப்பிட்ட சேர்மம் இதை தொடர்புடைய உலோக வளாகமாக அறிந்துகொள்வதில் மட்டுமல்லாமல், ஒரு வினையூக்கியாக அதன் திறனைப் புரிந்துகொள்வதற்கும் மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கிறது, ஏனெனில் v 2 o 5 கந்தக அமிலத்தை உருவாக்கும் உங்கள் தொடர்பு செயல்முறைக்கு எது தேவை என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம், எனவே வெனடியம் மிகவும் உலோக அயனியின் அடிப்படையில் நல்ல வினையூக்க தளம் மற்றும் இந்த வெனடியம் மையத்தின் குறிப்பிட்ட ah வினைத்திறனை நாம் ஒரு லிகண்டின் பிணைப்பதன் மூலம் பயன்படுத்த முடியும் ஒரு டெட்ராவலன்ட் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை மற்றும் அந்த டெட்ராவலன்ட் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை , கலவையில் உள்ள அல்லிலிக் ஆல்கஹாலின் வழக்கமான எபோக்சிடேஷன் வினைக்கு பயனுள்ளதாக இருக்கும். சில மூன்றாம் நிலை பியூட்டில் ஹைட்ரோ பெராக்சைடுடன், ஏனெனில் இந்த ஹைட்ரோ பெராக்சைடு சில இரட்டைப் பிணைப்பு சிசி இரட்டைப் பிணைப்புக்கு பொறுப்பாகும், சில அல்லிக் குழுக்கள் உள்ளன, எனவே அல்லிக் ஆல்கஹால்கள் உள்ளன, எனவே அல்லிக் அமீன் போன்ற அல்லிலிக் ஆல்கஹால்கள் உள்ளன, எனவே இந்த இரட்டைப் பிணைப்பைப் பயன்படுத்தி தொடர்புடைய எபோக்சிடேஷனுக்குச் செல்லலாம். எபோக்சைடு உருவாவதற்கு ஆக்சிஜனை வழங்கும் ஆர்கானிக் பெராக்சைட்டின் ஆதாரமான மூன்றாம் நிலை பியூட்டில் ஹைட்ரோ பெராக்சைடு சரி , எனவே இது ஒரு குறிப்பிட்ட உலோக அயனிக்கான ஒருங்கிணைப்பு எண் ஐந்தின் உதாரணம் மற்றும் அதன் பயன்பாடு வினையூக்கியாக உள்ளது, ஏனெனில் மையம் வெனடியம் சரி, நன்றி மிகவும் நீங்கள்