

அனைவருக்கும் காலை வணக்கம், எனவே இந்த ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைகளின் வகுப்பில் இன்று நாம் அடிப்படையில் மூன்று விஷயங்களைப் பற்றி விவாதிப்போம் முதலில் ஒன்று தொடர்புடைய ஏற்றத்தாழ்வு எதிர்வினை இரண்டாவது வெவ்வேறு ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைகள் எப்படி சமநிலைப்படுத்தலாம், ஏனெனில் சமநிலை எப்போதும் மிகவும் அதிகமாக இருக்கும்.

மாற்றப்படும் எலக்ட்ரானின் எண்ணிக்கை தொடர்பாக முக்கியமானது மற்றும் கடைசியாக பகுப்பாய்வு அம்சம் அல்லது இந்த ரெடாக்ஸ் எதிர்வினையின் பயன்பாடு ஆகியவை தொடர்புடைய ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷன்கள் பற்றி விவாதிக்கப்படும், எனவே இன்று நாம் முதலில் பார்ப்பது விகிதாசார எதிர்வினை மிகவும் எளிமையானது மற்றும் ஒரு பொதுவான ஏற்றத்தாழ்வு எதிர்வினைக்கு நாம் வைத்திருக்கக்கூடிய தனித்துவமான வரையறை இது போன்றது.

மற்றும் ஆக்ஸிஜனேற்றப்பட்டு இரண்டு வெவ்வேறு தயாரிப்புகளை உருவாக்குகிறது s ஒரு குறிப்பிட்ட இனத்தின் ஏற்றத்தாழ்வு எதிர்வினையைப் பற்றி நாம் பேசினால் , அதன் குறைப்பு மற்றும் ஆக்ஸிஜனேற்றம் போன்றவற்றின் அடிப்படையில் அதனுடன் தொடர்புடைய திறனைப் பற்றி சிந்திக்க வேண்டும்.

கடந்த இரண்டு வகுப்புகளில் , சில ஆக்சைடுகள் சில கார்பனேட்டுகள், கார்பன் டை ஆக்சைடு விடுதலையுடன் ஆக்ஸிஜனை விடுவிப்பதன் மூலம் அதை வெப்பப்படுத்தலாம், ஆனால் உலோகத்தின் உப்பாக இருக்கும் ஒரு இனத்தின் உதாரணத்தை எடுத்துக் கொண்டால் பாதரசம் பாதரச குளோரைடு.

பாதரசம் ப்ளஸ் ஒன் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் இருப்பதால் பாதரசத்தின் ஒரு நேர்மறை ஆக்சிஜனேற்ற நிலை பாதரச குளோரைடு மற்றும் ஒரு பொதுவான எதிர்வினை நிலையை உருவாக்குகிறது, ஏனெனில் சில நேரங்களில் நாம் அதைச் சொல்ல வேண்டும் அல்லது சில சுவாரஸ்யமான எதிர்வினை நிலையை வைக்க வேண்டும், அதாவது இந்த எதிர்வினை செல்லும்.

uv இயக்கப்படும் ஒளிச்சேர்க்கை எதிர்வினை, அதாவது ஃபோட்டான்கள் திட மாதிரி மற்றும் சில சிதைவு எதிர்வினை மூலம் அனுப்பப்படுகின்றன என்பது இனத்தின் சீரழிவு மற்றும் 350 நானோமீட்டருக்குக் கீழே உள்ள uv பகுதியில் உள்ள ஒரு குறிப்பிட்ட அலைநீளத்தில் உள்ளது, ஏனெனில் இந்த குறிப்பிட்ட ஆற்றலில் நாம் பேசும் uv ஆற்றல் அதிக ஆற்றலாகும், இது ஆற்றல் அதிகமாகும்.

காணக்கூடிய வரம்பில் இருப்பதால், பாதரசத்தின் சிதைவிலிருந்து இரண்டு தயாரிப்புகளை தருவது அல்லது தருவது பாதரசம் ஒரு குளோரைடு என்பது பாதரசம், இது திரவ வடிவில் பூஜ்ஜிய பாதரச அடிப்படை பாதரசம் மற்றும் மெர்குரிக் குளோரைடு, எனவே இந்த குறிப்பிட்ட எதிர்வினை பற்றி நாம் எவ்வாறு பேசலாம் என்றால் நாம் சரி என்று நினைக்கிறோம்.

ஒளிச்சேர்க்கை எதிர்வினை இந்த பாதரசத்தை அடிப்படை வடிவத்தில் பாதரசமாகப் பெறுகிறோம், அதாவது பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் பாதரசம் மற்றும் ஆக்ஸிஜனேற்றப்பட்ட பதிப்பு ஆக்சைடு பாதரச குளோரைட்டின் உருவாக்கப்பட்டது பாதரசம் இரண்டு குளோரைடு அல்லது அதை ஒரு பாதரச குளோரைடு என்று அழைக்கிறோம், எனவே இந்த அயனிகளின் பொதுவான பெயரிடல் என்னவென்றால், பாதரசம் இரும்பு போன்றது, எனவே பாதரசத்தின் பெயரிடல் அது நமக்குள் இருக்கும் என்று சொல்கிறது .

குறைந்த ஆக்சிஜனேற்ற நிலை அதாவது பாதரசம் ஒன்றில் உள்ளது என்று அர்த்தம், சில இனங்கள் சில இடைநிலை ஆக்சிஜனேற்ற நிலையைக் கொண்டால், குறிப்பிட்ட இனங்கள் ஒரே நேரத்தில் குறைக்கப்பட்டு, மேலே எழுதப்பட்ட குறிப்பிட்ட வரையறையின்படி ஒரே நேரத்தில் குறைக்கப்பட்டு ஆக்ஸிஜனேற்றப்படும் எனவே பாதரசத்தில் உள்ள பாதரசம் ஒன்று பிளஸ் பாதரசம் பூஜ்ஜியமாக குறைக்கப்படலாம் மற்றும் குறிப்பிட்ட ஆ எலக்ட்ரான் மற்ற உயிரினங்களுக்குக் கொடுக்கும் மற்ற பாதரசம் பாதரச குளோரைடாக ஆக்ஸிஜனேற்றப்படும், எனவே இதை ஒரு பொதுவான ஏற்றத்தாழ்வு எதிர்வினை என்று அழைக்கிறோம்.

இது ஒரு உலோக உப்பில் இருந்து வருகிறது,

அதனால் மற்ற உலோக உப்புகளும் நம்மிடம் இருக்க முடியும், எனவே நாம் வெறுமனே எழுதலாம் எங்களிடம் உலோக உப்புகள் உள்ளன, எனவே உலோக உப்புகள் எச்ஜி டீ சிஎல் டீ என்பது பாதரச குளோரைடு இடைநிலை ஆக்சிஜனேற்ற நிலையைக் கொண்டிருப்பதைக் காணலாம், எனவே மற்றொரு உதாரணம் உங்களைப் பற்றி பேசும் , உங்களிடம் மீண்டும் ஒரு தாமிரம் இருந்தால், அது

q பிளஸ் குளோரைடு ஆகும்.

இது வேறு சில விஷயங்களைக் கொண்டிருக்கலாம், இது அக்வா கரைசலில் அல்லது நீர் ஊடகத்தில் தாமிரம் 0 வரை செல்லலாம் அல்லது தாமிரம் 2 க்கு கீழே செல்லலாம், இது ஒரு பொதுவான சிதறல் எதிர்வினையாகும்.

இதை காப்பர் குளோரைடாக நிலைப்படுத்துவதைப் பின்பற்றலாம், மேலும்

இது அக்வாஸ் கரைசலில் q பிளஸ் அயனியாக இருக்கிறது என்று நினைத்தால், அக்வஸ் அயனி நம்மிடம் இருந்தால், சில விசேஷ நிலையில் நாம் நிலைப்படுத்த வேண்டும், சில சமயங்களில் நாம் அதை எடுத்துக் கொள்ளலாம் .

சில அக்வஸ் மீடியம் அதாவது

ch3cn ஆக இருக்கக்கூடிய சில கரைப்பான், இது பொதுவாக அறியப்பட்ட கரைப்பான் , ch3oh போன்ற அசிட்டோனிட்ரைல் என்பது நமக்குத் தெரியும் ch3oh என்பது மெத்தனால் ஆகும்.

ஒரு சிக்கலான இனத்தை உருவாக்குவதன் மூலம் செயல்படுத்தப்படுகிறது, இது ch மூன்று cn முழு நான்கு மற்றும் நான்கு அத்தகைய கரைப்பான் மூலக்கூறுகள் நைட்ரஜன் தனி ஜோடிகளுடன் செப்பு மையத்துடன் ஒருங்கிணைப்பு பிணைப்பை உருவாக்குகிறது, இந்த குறிப்பிட்ட இனத்தை உறுதிப்படுத்துகிறது, எனவே நீர் அல்லாத ஊடகத்தில் இதை உறுதிப்படுத்த முடியும் கரிம உப்பில் உள்ள திட உப்பை திட நிலையில் வெள்ளை திட சேர்மமாகவும் தனிமைப்படுத்தலாம், ஏனெனில் இது q பிளஸ் ஒன் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் செம்பு தாமிரம் மூன்று டி டென் எலக்ட்ரானிக் உள்ளமைவைக் கொண்டுள்ளது, எனவே இது செம்பு இரண்டைப் போலல்லாமல் நிறமாக இருக்காது. இந்த குறிப்பிட்ட ஒன்று நீர்நிலையில் போதுமான அளவு நிலையானதாக இல்லாவிட்டால், அது செப்பு பூஜ்ஜியத்திற்கு இடையே உள்ள விகிதாச்சாரத்திற்கு செல்லலாம், அதாவது உலோக தாமிரம், எனவே ஐம்பது சதவீத உயிரினங்கள் செப்பு பூஜ்ஜியமாக உலோக தாமிரத்தில் டெபாசிட் செய்யப்படலாம் மற்றும் மற்ற பாதி கனசதுர தாமிரத்திற்கு செல்லும் தாமிரம் 2 பிளஸ் ஆக, இவை ஒப்பீட்டு எடுத்துக்காட்டுகள் , உலோக உப்புகளின் ஏற்றத்தாழ்வுக்கான பொதுவான எடுத்துக்காட்டுகள் தனிம நிலையில் இருக்கும் சில இனங்கள் ப 4 தனிம பாஸ்பரஸ் என்றும் பின்னர் s எட்டு என்றும் தனிம கந்தகம் என்றும் தனிம குளோரின் குளோரின் வாயு என்றும் கூறுகிறது.

நாம் இங்கு பேசுவது வழக்கமான விகிதாச்சார வினையாகும், எனவே அது ஒரு குறிப்பிட்ட எதிர்வினை நிலையில் நான் சொன்னால் அதை நாம் அடையாளம் காண முடியும்.

காற்றில் அறை வெப்பநிலையில் அந்த வினையை நாம் செய்யும் இடத்தில் அது காற்று மற்றும் ஈரப்பதத்தின் முன்னிலையில் உள்ளது என்று அர்த்தம், இது ஒரு குறிப்பிட்ட நிலை, எனவே ஆக்சிஜனும் கிடைக்க வாய்ப்பு உள்ளது மற்றும் காற்றில் இருக்கும் இந்த o2 இந்த குறிப்பிட்ட இனத்தை இந்த தனிம பாஸ்பரஸ் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யலாம் ஆனால் நாம் இணை அடிப்படையில் பேசினால் ஏற்றத்தாழ்வு எதிர்வினை சில விஷயங்கள் கிடைக்க வேண்டும், அவை இனங்களை வேறு வடிவத்திற்கு குறைக்கலாம், எனவே தயாரிப்புகளும் இந்த ஏற்றத்தாழ்வு எதிர்வினையை அறிந்துகொள்வதற்கான முக்கியமான விஷயம் என்பதை மிகத் துல்லியமாக அறிந்து கொள்ள வேண்டும், எனவே அடிப்படை பாஸ்பரஸிலிருந்து நாம் பாஸ்பைன் வாயுவைப் பெற்றால் ஒரு வாயுப் பொருள், நைட்ரஜனில் இருந்து அம்மோனியாவை உருவாக்குவதைப் போன்ற ஒரு பாஸ்பைன் வாயு ஆகும், எனவே பாஸ்பைன் ஒரு குறைக்கப்பட்ட வடிவம் அல்லது தனிம பாஸ்பரஸை பாஸ்பைனாகக் குறைக்கும் உற்பத்தியாகும், எனவே மற்ற இனங்களைப் பற்றி மற்ற இனங்கள் தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற வடிவமாக இருக்கலாம்.

இது சில பாஸ்பேட் அல்லது பாஸ்பைட் அடிப்படையிலான இனங்களாக இருக்கலாம், எனவே h2po2 கழித்தல் அடிப்படையில் பாஸ்பைட் அயன் இனமாகும், எனவே நீங்கள் பூஜ்ஜிய நிலையிலிருந்து ஆக்சிஜனேற்றப்பட்ட வடிவத்தில் பாஸ்பரஸைக் கொண்டிருப்பதால், இந்த குறிப்பிட்ட வினையானது அடிப்படை ஊடகத்தில் நிகழலாம், எனவே இந்த குறிப்பிட்ட சிதறல் எதிர்வினை அதனுடன் ஒப்பிடும்போது விஷயங்கள் மிகவும் சிக்கலானதாகி வருகின்றன பாதரச குளோரைட்டின் uv ஃபோட்டோலிசிஸ், பாதரச குளோரைடை எளிமையாகச் சூடாக்குவது உங்களுக்கு இரண்டு தயாரிப்புகளைத் தரும் என்பதைக் கண்டோம், ஆனால் இங்கே நாம் அதனுடன் தொடர்புடைய அல்லது வழக்கமான எதிர்வினை நிலையை அறிந்து கொள்ள வேண்டும்,

மேலும் சில சமயங்களில் நமக்குத் தெரியாது.

உங்களிடம் pH 3 மற்றும் H_2PO_2 மைனஸின் தயாரிப்பு உள்ளது, எனவே இரண்டு தயாரிப்புகள் கொடுக்கப்பட்டால், இன்று நாம் பார்க்கப்போகும் இரண்டாவது விஷயத்தை எழுத முடியும் அடிப்படை ஊடகத்தில் இந்த தனிம பாஸ்பரஸின் எதிர்வினை உங்கள் pH 3 மற்றும் H_2PO_2 மைனஸைக் கொடுக்கிறது, இதன் மூலம் இந்த குறிப்பிட்ட தனிம கந்தகத்திற்கு எப்படி அதைப் பெறுவது என்பதைப் பார்ப்போம், எனவே தனிம கந்தகம் பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ளது என்பதை நாம் அறிந்து கொள்ள வேண்டும்.

அதற்கேற்ப குறைக்கப்பட்ட வடிவம், ஹைட்ரஜன் சல்பைடு, ஹைட்ரஜன் சல்பைடு சல்பைடு அயனியைக் கொண்டிருக்கும் H_2S போன்ற தொடர்புடைய இனங்களையும் உருவாக்கலாம்.

குறைக்கப்பட்ட வடிவம் உங்கள் சல்பைட் அயனி மற்றும் ஆக்சிஜனேற்றப்பட்ட வடிவம் மீண்டும் நாங்கள் ஆக்சிஜனை இணைக்கிறோம், ஏனென்றால் நீர் போன்ற ஈரப்பத்தின் முன்னிலையில் எதிர்வினை ஊடகத்திலிருந்து கிடைக்கும் ஆக்சிஜன் உங்களிடம் உள்ளது, எனவே சல்பர் ஆக்சிஜன் பிணைப்புகளைக் கொண்ட இனங்கள் மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட எடுத்துக்காட்டில் கள் இரண்டு இருக்கும்.

ஓ மூன்று இரண்டு கழித்தல் அதாவது தியோ சல்பேட் அயனி எனவே தியோசல்பேட் மற்றும் இரும்பு ஆகியவை சல்பைட் அயனியாக குறைக்கப்பட்ட பதிப்பை உற்பத்தி செய்யும் போது தனிம கந்தகத்தின் தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற வடிவமாகும்.

மீண்டும் ஹைட்ராக்சைடு அயனி அல்லது வலுவான கார மீடியம் இருந்தால், உங்கள் ஏற்றத்தாழ்வு வினையின் மற்றொரு உதாரணத்தை உருவாக்குகிறது, அதே போல் Cl_2 ஆனது உங்கள் குறைக்கப்பட்ட வடிவமான 1 போன்று மீண்டும் இரண்டு வகையான தயாரிப்புகளை உருவாக்கும்.

அயனி மற்றும் மீண்டும் உங்கள் பாஸ்பரஸ் மற்றும் கந்தகத்தைப் போலவே நீங்கள் மற்ற உயிரினங்களுடன் ஆக்சிஜனை இணைக்கிறீர்கள்.

ஆக்சிஜனேற்றப்பட்ட வடிவம் எனவே குளோரினூடன் இணைக்கப்படும் எலக்ட்ரோநெக்டிவ் உறுப்பு ஆ என்ற எலக்ட்ரோ நெக்டிவ் அயனி ClO ஆக இருக்கும் மற்றும் அந்த ClO மைனஸ் இருக்கும், மேலும் அந்த ClO மைனஸ் மீண்டும் ஹைட்ராக்சைடு அயனி ஊடகத்திலிருந்து உருவாகும் அதனால் ஒன்று குறைக்கப்பட்ட வடிவமாக இருக்கும்.

மற்றொன்று ஆக்சிஜனேற்றப்பட்ட வடிவமாக இருக்கும், எனவே இந்த மூன்று எடுத்துக்காட்டுகளை தனிம வடிவத்திலிருந்து எவ்வாறு சமநிலைப்படுத்தும் சொற்களஞ்சியத்தின் உதவியுடன் நன்றாக சமநிலைப்படுத்தலாம் என்பதைப் பார்ப்போம்

எட்டு மற்றும் உங்களிடம் Cl இரண்டு உள்ளது, இது இன்னும் சில நீர் முன்னிலையில் ஹைட்ராக்சைடு அயனியுடன் வினைபுரியும் மற்றும் எங்களுக்கு மூன்று ஹைட்ரஜன் தேவை, எனவே இந்த ஹைட்ராக்சைடில் இருந்து மூன்று ஹைட்ரஜன்கள் இருக்கும், மேலும் மூன்று நீர் மூலக்கூறுகள் இருக்கும், ஏனெனில் மூன்று ஹைட்ரஜன்கள் உருவாகத் தேவைப்படும்.

பாஸ்பரஸ் மைனஸ் மூன்று ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் இருக்கும் பிஎச் தீர் மைனஸில் இங்கே அது பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ளது, மற்ற இனங்களின் எண்ணிக்கையும் t பாஸ்பரஸ் பிளஸ் ஒன் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் இருக்கும் அந்த எச் டீ பிஓ டீ மைனஸின் வைஸ், இந்த எட்டுக்கு நாம் எளிமையாக இருக்க முடியும், இந்த துண்டுகளுக்கு இடையே உள்ள எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின் எண்ணிக்கையை மட்டும் பார்க்கலாம்.

இது ஒன்று அல்ல, அது மூன்று எலக்ட்ரான்களை ஏற்றுக்கொள்வது போல் அது pH மூன்றிற்கு செல்கிறது, எனவே இது பூஜ்ஜியத்திலிருந்து மைனஸ் மூன்றிற்கு செல்லும் மூன்று எலக்ட்ரான்களை ஏற்றுக்கொள்கிறது, எனவே இது எப்போதும் ஒன்று அல்ல, ஒரு வகை எதிர்வினைக்கு எனவே இரண்டாவது வழக்கில் s எட்டு ஹைட்ராக்சைடு அயனியுடன் வினைபுரியும் போது நான்கு வி இரண்டு கழித்தல் கூட்டல் இரண்டு முறை இரண்டு அல்லது மூன்று இரண்டு கழித்தல் மற்றும் ஆறு நீர் மூலக்கூறுகள் மற்றும் இந்த குளோரைடு விஷயத்தில் எதிர்வினை மிகவும் எளிமையானது என்பது நாம் அனைவரும் அறிந்த அடிப்படை ஊடகத்தில் மட்டுமே.

குறைக்கப்பட்ட பதிப்பை உருவாக்கும், இது மைனஸ் ஒன் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை இது மைனஸ் இரண்டு ஆக்சிஜனேற்ற நிலை மற்றும் இதுவும் பிளஸ் டீ ஆகும், எனவே இது குளோரைடு அயனியானது க்ளோ மைனஸுடன் சேர்ந்து உருவாகும், இது ஒன்று கூட்டல் மற்றும் சில அளவு

தண்ணீரின், இது பொதுவாக ஹைப்பர் குளோரைடு கரைசல் அல்லது நாம் அழைக்கும் பொதுவான ப்ளீச் அல்லது லுண்டி பிரிட்ஜ் இந்த குளோரின் வினைபுரிவதன் மூலம் எதிர்வினை ஊடகத்திலிருந்து உருவாகும் லுண்டி பிரிட்ஜ் ஆகும் , எனவே மற்ற அனைத்து ஆலசன்களும் நமது குளோரின் போன்றவற்றைப் போல நாமும் எதிர்வினைக்கு செல்லலாம்.

புரோமின் அயோடினுடன் எதிர்வினைக்கு செல்லலாம் , எனவே உங்கள் புரோமின் தனிமமான புரோமின் ஆனால் தனிம அயோடின் போன்ற எதிர்வினைகளை நாங்கள் பின்பற்றலாம் ஆனால் வேறு வகையான எதிர்வினைக்கான போக்கை நாம் விவாதித்த மற்றொரு உதாரணத்திலிருந்து மிக எளிதாகக் காணலாம்.

முன்பு f 2 பற்றி என்ன, f 2 இந்த வகையான ஏற்றத்தாழ்வு எதிர்வினைக்கு செல்ல முடியுமா, c12 பின்னர் br 2 மற்றும் i2 பின்பற்றுகிறது, ஆனால் அது அப்படியல்ல, எனவே f2 ஃவுளூரின் மூலக்கூறு இந்த வழக்கமான ஏற்றத்தாழ்வு எதிர்வினையைக் காட்டாது.

ஃவுளூரின், எஃப் முதல் பூஜ்ஜியம் வரை வாயு வடிவில் இருக்கும் அதே வினைப்பொருளுடன் வினைபுரியும் போது அது

எதிர்வினை நிலையில் இருக்கும் காரம் இந்த ஃவுளூரைடை உருவாக்கும் நீர் வடிவமானது நிச்சயமாக உருவாகும், எனவே இரண்டு எஃப் கழித்தல் உருவாகும், எனவே இது இரண்டு மடங்கு எஃப் இரண்டாகும் , இது நாம் முன்பு விவாதித்த தனித்துவமான இனம், இது ஒரு வாயுவாகும், எனவே இந்த புளோரைடு இருக்கும் அக்வஸ் மீடியம் பிளஸ் எச்2ஓ, எனவே இது ஃவுளூரைடு வேறு வடிவத்தில் வினைபுரியும் பொதுவான எதிர்வினையாகும், மேலும் இந்த இரண்டில் ரோஹ்ஹைப் போன்ற எஃப் மற்றும் எஃப் உங்களிடம் இருப்பதாக நாங்கள் ஏற்கனவே விவாதித்தோம், எனவே இந்த இனம் உருவாகும் எனவே இது 1 ஆகும்.

மைனஸ் இது 1 மைனஸ் இது 2 ப்ளஸ் எனவே நாம் என்ன பெறுகிறோம் எனவே நாம் இங்கே இருக்கிறோம் பாசிடிவ் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ள பாஸ்பரஸ் பாசிடிவ் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் குளோரின் புரோமின் மற்றும் அயோடின் அனைத்தும் நேர்மறை ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ளது ஆனால் இந்த குறிப்பிட்ட விஷயம் என்னவென்றால் இந்த குறிப்பிட்ட தனிமம் உங்கள் ஃவுளூரைடு அந்த குறிப்பிட்ட உருவாக்கத்தை எதிர்க்கும், அதாவது அது ஒரு கூட்டலை உருவாக்கவில்லை, எனவே அத்தகைய எந்த எதிர்வினையிலும் ஒரு பிளஸ் உருவாகாது, எனவே இது ஒரு பொதுவான சிதறல் அல்ல.

அயனி எதிர்வினை எனவே வாயு நிலையில் உள்ள நீர்நிலை ஊடகத்தில் எந்த எஃப் கழித்தல் உருவாகிறதோ அது மீண்டும் 2 ஐ உருவாக்குகிறது, அங்கு எஃப் எதிர்மறை ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் ஒரு மைனஸ் ஒரு கழித்தல் உள்ளது, எனவே இவையே விஷயங்கள் எனவே இந்த எஃப் இரண்டு என்பதை நாம் எப்போதும் அறிவோம்.

மூலக்கூறுகள் அடி மூலக்கூறு என்பது ஃவுளூரின் குளோரின் புரோமின் மற்றும் அயோடின் ஆகியவற்றிலிருந்து ஹலோஜன்களின் இந்த குழுவிலிருந்து வெளியேறும் ஒற்றைப்படை உறுப்பு, எனவே இது நிச்சயமாக வித்தியாசமான முறையில் வினைபுரியும், எனவே இந்த மெர்குரஸ் குளோரைட்டின் மிக எளிய உதாரணத்திலிருந்து நாம் பார்த்ததை நாம் பார்த்தோம்.

இந்த குளோரினுக்கு அப்பால் சென்றால், நாம் இப்போது பார்க்கக்கூடிய இந்த குளோரின், மற்ற அனைத்து ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளையும் ஒரு சந்தர்ப்பத்தில் எடுத்துக் கொள்ளலாம், மேலும் இது ஒரு மைனஸ் மற்றும் ஒரு மைனஸ் என்று கருதுகிறோம்.

ஒரு பிளஸ் எனவே இந்த குறிப்பிட்ட ஒன்று உங்களுக்கு மற்ற ஆக்சிஜனேற்ற நிலையையும் கொடுக்கலாம், ஏனெனில் குளோரின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளான பிளஸ் த்ரீ பிளஸ் ஃபைவ் மற்றும் பிளஸ் செவ் போன்றவற்றைக் கொண்டிருக்கலாம்.

நிங் க்ளோ பத்திரம் நமக்குக் கிடைக்கும்.

குளோரைடு மற்றும் ஹைப்பர் குளோரைடு அயனி, ஆனால் அது மேலும் செல்லலாம் அல்லது அதற்கு அப்பால் செல்லலாம் , அதாவது இவை தொடர்புடைய குளோரைடு அயனி c1 o2 கழித்தல் குளோரேட் அயனியாக c1 o3 கழித்தல் மற்றும் பெர்குளோரேட் அயன் c1 o4 கழித்தல், எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின் எண்ணிக்கை அதிகமாக இருக்கும்.

ஒன்றைக் கையாளும் போது, இந்த குறிப்பிட்ட எதிர்வினை அல்லது இவற்றின் குறிப்பிட்ட அம்சங்களைத் தேர்ந்தெடுக்கும்போது, இந்த குறிப்பிட்ட விஷயம் நடப்பதைக் காண்கிறோம், அங்கு

குளோரின் ஆக்ஸிஜன் பிணைப்புகள் அதிக எண்ணிக்கையிலான ஆக்ஸிஜனை மைய குளோரின் அணுவுடன் இணைக்கின்றன.

பிளஸ் தரீ பிளஸ் ஃபைவ் மற்றும் பிளஸ் ஏழின் வெவ்வேறு ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளுக்கு, இந்த பகுதி என்று நாம் பெறுகிறோம் குளோரின் வாயுவைக் கையாளும் போது, இந்தக் குறிப்பிட்ட குளோரின் வாயுவைக் கையாளும் போது, அதை வெளியே எடுப்பது சரி, ஆஹா, குளோரின் வாயுவைக் கையாளும் போது, குளோரின் வாயு அல்லது ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலம் போன்ற வேறு சில வினைபொருளைக் கையாளும் போது இது உங்களுக்கு ஏதாவது கொடுக்கும்.

ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலம் வாயுவாக அல்லது அக்வஸ் மீடியத்தில் இந்தக் குறிப்பிட்ட ஒன்று உங்களுக்கு ஏதாவது ஒன்றைத் தருவதாகக் காண்கிறோம், எனவே இந்த மற்ற ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளைப் பெறுவது அந்தக் குறிப்பிட்ட வினையின் விளைவு என்னவென்று நமக்குத் தெரியாவிட்டால் கண்டுபிடிப்பது மிகவும் கடினம் என்பதை நாங்கள் காண்கிறோம்.

குளோரேட் மற்றும் பெர்குளோரேட்டுகள் போன்ற பிற இனங்கள் உருவாகும் போது, பல எலக்ட்ரான் பரிமாற்றம் அங்கு நடைபெறும் மற்றும் பெர்குளோரேட் அயனி ஒரு பொதுவான எதிர்வினைக்கு செல்லும்போது நாம் அனைவரும் அறிந்திருக்கிறோம், ஏனெனில் இது அமில வடிவத்திலிருந்து பொதுவாகக் கிடைக்கும் தொடர்புடைய பதிப்பாகும்.

உங்கள் பெர்குளோரிக் அமிலம் hcl_4 ஆகும்,

அதனால் இந்த குளோரின் கொண்ட பெர்குளோரிக் அமிலம் ஏழு ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் இருக்கும் அதிக ஆக்சிஜனேற்றம் அடைவதால் இந்த குறிப்பிட்ட விஷயமும் மற்றொரு எடுத்துக்காட்டில் இருப்பதைக் காண்கிறோம், எனவே இந்த குறிப்பிட்ட ஏற்றத்தாழ்வு எதிர்வினை ஒரு மிதமான செறிலூட்டப்பட்ட சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு கரைசலில் மட்டுமே நடைபெறுகிறது என்பதை நாம் பார்த்தோம், ஆனால் நாம் ஒரு கரைசலைப் பயன்படுத்தினால், குறிப்பிட்ட வழக்கில் ஐசோமெட்ரியின் எதிர்வினைகள் வேறுபட்டவை, எனவே நீங்கள் எதிர்வினை நிலை அடிப்படையில் எதிர்வினை ஸ்டோச்சியோமெட்ரியை மாற்றுவதைக் காண்கிறீர்கள் முந்தைய வழக்கில் நமது குளோரின் என்பது ஹைட்ராக்சைடு ஸ்டோச்சியோமெட்ரி ஒன்று இரண்டு ஒன்றுக்கு c_{12} இரண்டு ஹைட்ராக்சைடு அயனியுடன் வினைபுரியும் ஆனால் நிலைமை நிலைமை ஒரு மிதமான வலிமையான சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு கரைசலில் இருந்து ஒரு நீர்த்த கரைசலுக்கு நாம் நகர்த்த வினையின் எதிர்வினை ஸ்டோச்சியோமெட்ரி இன்னும் குறிப்பிட்ட ஒன்று மீண்டும் ஒன்றுக்கு இரண்டாக உருவாகிறது, ஆனால் இந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்தில் எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின் எண்ணிக்கை வேறுபட்டது, ஏனெனில் ஒரே ஒரு இனம் மட்டுமே.

மிகவும் ஆக்சிஜனேற்றப்பட்ட வடிவமாக உருவாகிறது, அதாவது குளோ தரீ மைனஸ் குளோரேட் நீங்கள் குளோரின் உள்ள e அயனியானது ப்ளஸ் ஃபைவ் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ளது, அதே போல் நீங்கள் பூஜ்ஜியத்திலிருந்து பிளஸ் ஐந்து வரை இருக்கலாம், எனவே இந்த எதிர்வினையிலிருந்து தொடர்புடைய குளோரைடு அயனியாக ஐந்து குளோரைடு அயனிகள் அங்கு உருவாக்கப்பட வேண்டும், எனவே இதுவும் பொதுவானது அதனுடன் தொடர்புடைய இடை ஆலசன் சேர்மத்தின் அடிப்படையில் நாம் உலோக உப்பைப் பற்றி பேசுகிறோம், கலவையின் தொடர்புடைய தனிம வடிவம் மற்றும் வேறு சில சேர்மங்கள் இடை ஆலசன் கலவை ஆகும், எனவே இந்த இடை-ஆலசன் கலவைகள் நாம் பார்ப்பது brf ஆகும், எனவே brf கிடைக்கும் போது ஒரு பிஆர் f உடன் இணைக்கப்பட்டிருக்கும் போது, ஸ்டோச்சியோமெட்ரி பிஆர் மற்றும் எஃப் ஆகும், ஆனால் இது புரோமின் ட்ரைஃப்ளூரைடு மற்றும் எலிமெண்டல் புரோமினுக்கு இடையேயான இந்த விகிதாச்சார எதிர்வினைக்கு செல்லலாம்,

எனவே பி பிளஸ் மற்றும் எஃப் கழித்தல்

அதனால் புரோமின் உள்ளது என்பதை மீண்டும் பார்ப்போம்.

எனவே நாம் நினைத்தால் அல்லது புரோமினை இடைநிலை ஆக்சிஜனேற்ற நிலை எனப் பேசினால் கூட்டல் ஒன்று பூஜ்ஜியத்திற்குச் செல்லும் மற்றும் b என்பது இரண்டு மற்றும் இரண்டு கூட்டல் மூன்று b என்பது எஃப் மூன்று, இது வேறு சில சேர்மங்களின் பொதுவான எடுத்துக்காட்டிற்கும் உண்மையாகும், இது ஆலசன் சேர்மங்களுக்கு இடையேயான பொதுவான கலவையாகும், எனவே மற்ற எளிய வாயு சேர்மங்களும் இந்த வாயுக்களில் பெரும்பாலானவை என்பதை அறிந்தால் வாயுக்களும் சில போக்குகளைக் கொண்டிருப்பதைக் காண்கிறோம்.

ஆக்சைடுகள் நைட்ரஜன் ஆக்சைடுகள் மற்றும் சல்பர் ஆக்சைடுகள் இந்த ஆக்சைடுகள் அடிப்படையில் தொடர்புடைய அமிலங்கள் அல்லது கனிம அமிலங்களின் அன்ஹைட்ரைடுகள்

என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம், எனவே நைட்ரஜன் டை ஆக்சைடு தொடர்புடைய அமிலங்களின் தொடர்புடைய அன்ஹைட்ரைடாகும், ஆனால் இந்த எண் 2 ஆனது வழக்கமான ஆக்சிஜனேற்ற நிலை பிளஸ் 4 மற்றும் நைட்ரஜன் டை ஆக்சைட்டின் ஃபிளாஷ் 4 ஆக்சிஜனேற்ற நிலை இந்த குறிப்பிட்ட வடிவத்தில் மிகவும் நிலையானதாக இல்லை, எனவே வேறு சில இனங்கள் அல்லது அதனுடன் தொடர்புடைய ஆ கலவையை நமக்கு வழங்குவது மிகவும் நிலையானது அல்ல.

தொடர்புடைய ah நீரேற்றப்பட்ட வடிவம்

அதனால் நீரேற்றப்பட்ட வடிவம் தொடர்புடைய அமிலத்திலும் அந்த அமில அடிப்படையிலும் நாம் பெறுவதில்லை இந்த எண் 2 ஐ h₂O க்கு வினைபுரியும் போது நாம் பெறுவது தொடர்புடைய நைட்ரஸ் அமிலம் எனவே நைட்ரஸ் அமிலம் என்பது இங்கே இந்த நைட்ரஜனின் தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை விரைவாகப் பார்த்தால்,

o₂ 2 முதல் 4 மற்றும் ஹைட்ரஜன் 1 எனவே 4 கழித்தல் 1 என்பது 3 எனவே எதிர்மறை 3 உள்ளது, எனவே நைட்ரஜன் கூட்டல் மூன்று அதே போல் இந்த நைட்ரஜனும் மூன்று ஆறாக உள்ளது பிளஸ் ஒன்று ஐந்து எனவே இது கூட்டல் ஐந்து எனவே இது கூட்டல் ஐந்து மற்றும் கூட்டல் மூன்று எனவே நைட்ரஜன் டை ஆக்சைட்டில் உள்ள நைட்ரஜனின் கூட்டல் நான்கு ஆக்சிஜனேற்ற நிலை பிளஸ் 3 மற்றும் பிளஸ் 5 க்கு இடையில் இந்த விகிதாச்சார வினைக்கு வாய்ப்பு உள்ளது, எனவே அது தண்ணீருடன் வினைபுரியும் போது அது வெவ்வேறு ஆக்சைடு அல்லது ஆக்ஸிஜன் அயனிகளுக்கு விகிதாசாரமாக இருக்கும் என்பதால், அது வேறு இரண்டு வாயுக்களாக மாறாது, ஏனெனில் நைட்ரஜன் உருவாகும் என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம்.

மற்ற ஆக்ஸிஜன் வாயுக்களான நைட்ரஸ் ஆக்சைடு பின்னர் n₂o₃ மற்றும் n₂o₅ போன்றவை ஆனால் எதிர்வினை நீரின் முன்னிலையில் நடைபெறுவதால் அது இரண்டு அமிலங்களை உருவாக்கும், ஒன்று நைட்ரிக் அமிலம் மற்றொன்று யோ.

உர் நைட்ரஸ் அமிலம், இந்த ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷன் வினைகளுக்குச் செல்வதற்கு முன் , அதனுடன் தொடர்புடைய விஷயத்தை விரைவாகப் பார்ப்போம், அதாவது வெவ்வேறு ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைகள் எப்படி இருக்கும் என்று அர்த்தம்.

மற்றும் இது போன்ற ஒரு உதாரணம், ஏனென்றால் சோதனை வேதியியலின் நேரடி ஆய்வக உதாரணங்களை எப்போதும் எடுத்துக்கொள்வதால், இவை அனைத்தையும் தெரிந்துகொள்வதில் எப்போதும் நன்றாக இருக்கும், எனவே ஆய்வக வேதியியல் ஆக்சிஜனேற்றம் கொண்ட ஒரு இனத்தை அறிய எங்களுக்கு உதவும்.

அயனி cr₂o₇²⁻ கழித்தல் மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட எதிர்வினைக்கு சில நிபந்தனைகளை உங்களுக்கு வழங்கும், இது நாம் அமிலத்தை கொடுக்கும் அமில நிலை அல்லது நடுத்தரமானது அமிலமானது, இது தண்ணீருடன் வினைபுரிவதைத் தடுக்கும் அல்லது இந்த நீர் மூலக்கூறிலிருந்து உருவாகும் ஹைட்ராக்சைடு அயனியுடன் வினைபுரிவதைத் தடுக்கும்.

நட்பு அமிலம் அல்லது ஃபைப்ரிலி அமிலம் அல்லது சற்று அமிலமானது so₃ 2 மைனஸ் உடன் வினைபுரியும் சல்பைட் அயனி, இது உங்களின் ஆக்சிடென்ட், இது உங்களின் ரிட்க்டண்ட், என்ன நடக்கிறது, என்ன மாதிரியான வினையை எதிர்பார்க்கலாம் என்பதை நாம் தெரிந்து கொள்ள வேண்டும், எனவே இவை வினைப்பொருள்கள் எனவே இது a மற்றும் இது b என்றால் இந்த எதிர்வினை c plus d ஆக கிடைக்கும்.

இவை அனைத்தையும் அடையாளம் காண்பது முக்கியம், அதாவது a என்றால் என்ன என்பதை நாம் தெரிந்து கொள்ள வேண்டும், அதாவது b என்றால் என்ன என்பதை நாம் தெரிந்து கொள்ள வேண்டும், எனவே ஒவ்வொரு சேர்மத்தின் சூத்திரத்தின் சரியான ஒதுக்கீடு, அதாவது a மற்றும் b வினைபுரியும் தயாரிப்புகளும் c மற்றும் d ஆக இருப்பதால் இது ஆக்சிஜனேற்றமாகும்.

இது ரிட்க்டண்ட் என்பதால் இந்த ஆக்ஸிஜனேற்றம் குறையும், இது உங்கள் ஆக்ஸிஜனேற்றம் மற்றும் இது உங்கள் ரிட்க்டண்ட் என்றால் இந்த ஆக்ஸிஜனேற்றம் குறைக்கப்படும் எனவே இந்த குரோமியத்தின் குறைக்கப்பட்ட வடிவம் என்ன என்பது பிளஸ் சிக்ஸில் உள்ளது, இது டைக்ரோமேட்டில் ஹெக்ஸாவலன்ட் குரோமியம் எனவே ஹெக்ஸாபாலன் குரோமியம் கீழே குறைக்கப்படும் அது பிளஸ் ஐந்திற்கு செல்லலாம் அது பிளஸ் நான்கிற்கு செல்லலாம் அது பிளஸ் மூன்றிற்கு செல்லலாம் ஆனால் எது மிகவும் நிலையானது மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட எதிர்வினை நிலையில் இது மிகவும் நிலையானது.

y அமிலமானது, எனவே இந்த குறிப்பிட்ட நிலையில் c உங்கள் குரோமியம் மூன்று மற்றும் குரோமியம் மூன்று அயனியாக இருக்கும், எனவே இது குரோமியம் மூன்று கூட்டல் அயனியாகக் குறைக்கப்படும், இந்த ரிடக்டண்ட் என்றால், இந்த டைகுரோமேட் இனத்தின் குறைப்புக்கு காரணமான குறைக்கும் முகவர்.

பிளஸ் சிக்ஸ் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை அடிப்படையாகக் கொண்ட குரோமியம் அயனி அல்லது குரோமியம் இனங்கள் இந்த மறுஉருவாக்கத்தால் குறைக்கப்படும், இது சல்பர் டிரையாக்சைடு ஆக்சைடுகளாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யும் தொடர்புடைய இனத்தைத் தவிர வேறில்லை, ஆனால் சல்பர் டை ஆக்சைடு என்பது தண்ணீருடன் வினைபுரியும் போது கந்தகத்தை குறைக்கும் வாயு ஆகும்.

அமிலம் மற்றும் அந்த கந்தக அமிலம் அயனியாக்கம் செய்யப்படும்போது அதனுடன் தொடர்புடைய அயனியை சல்பைட் அயனி

அதனால் சல்பைடாகப் பெறுகிறோம், மேலும் இது இந்த சல்பேட்டின் அன்ஹைட்ரடாக இருக்கும் மெட்டாபைசல்பைட்டிலிருந்தும் உற்பத்தி செய்யப்படலாம், எனவே இது குறைக்கும் முகவராக இருப்பதால் இந்த இனம் குறைக்கப்படும்.

எங்களிடம் ஒரு தீர்வு உள்ளது, எனவே ஆரஞ்சு நிற கரைசலை நீங்கள் சிறிது அமிலத்தன்மை கொண்ட அக்வா கரைசலைக் கொண்டிருக்கலாம் சல்பர் டை ஆக்சைடு வாயுவும் அதே வினையே அங்கும் நிகழலாம்,

அதனால் இந்த விஷயம் இருக்கிறது

அதனால் ரிடக்டண்ட் இந்த இனங்கள் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்பட வேண்டும், எனவே மூன்று இரண்டு கழித்தல் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்பட வேண்டும், அதாவது வேறு வழியில் அதைக் கருத்தில் கொண்டால் மூன்று இரண்டு கழித்தல் ஆகும்.

உங்கள் டைக்ரோமேட்டால் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படுகிறது, ஏனெனில் ஆய்வகத்தில் பொதுவாகப் பயன்படுத்தப்படும் உப்பு பொட்டாசியம் டைகுரோமேட் கரைசல் ஆகும், எனவே பொட்டாசியம் டைகுரோமேட்டின் கரைசல்

சல்பைட் மற்றும் சல்பைடு கொண்ட உங்கள் கரைசலை ஆக்ஸிஜனேற்ற முடியும், இது பிளஸ் என்று எங்களுக்குத் தெரியும்.

நான்கு ஆக்சிஜனேற்ற நிலை பிளஸ் ஆறு ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ள சல்பேட்டாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படும்,

அதனால் இந்த விஷயத்தின் ஒதுக்கீட்டை உருவாக்குகிறது, எனவே வினைப்பொருட்களின் சரியான ஒதுக்கீடு மற்றும் சி ஒதுக்கும் b ஐ ஒதுக்குவது மற்றும் d ஐ ஒதுக்குவதும் முக்கியம்.

அடுத்த படி, தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்றத்தின் ஒதுக்கீடு, அந்த இனம் எங்கே உருவாகிறது என்று நாம் பார்த்ததைக் கூறுகிறது.

எனவே அது பிளஸ் தீர் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் பிளஸ் ஆறில் அது பிளஸ் நான்கில் இருந்தது, பிளஸ் ஆறில் இருந்தது, அதன் பிறகு அங்கு என்ன நடக்கிறது எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின் மொத்த எண்ணிக்கையை நாங்கள் கண்டுபிடிக்க முயற்சிக்கிறோம், எனவே இங்கே எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின் எண்ணிக்கை ஹெக்ஸா பேலன்ஸ் நிலையில் குரோமியம் இருந்தால் நாம் பெறுவது மூன்று எலக்ட்ரான்களை ஏற்றுக்கொள்வதற்கு மூன்று எலக்ட்ரான் குறைப்பு படிகள் ஆகும், ஏனெனில் எங்களிடம் இரண்டு குரோமியம் மையங்கள் ஒரே இனத்தில் உள்ளன, அதாவது டைக்ரோமேட் மற்றும் அயனி மொத்தம் எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின் எண்ணிக்கை மூன்று மற்றும் மூன்று ஆறாக இருக்கும், எனவே இந்த படிக்கு ஆறு எலக்ட்ரான் பரிமாற்றம் உள்ளது, எனவே சல்பைடு சல்பேட்டாக மாற்றப்படுவதற்கு சல்பைடு சல்பேட்டாக மாற்றுவது இரண்டு எலக்ட்ரான் பரிமாற்ற எதிர்வினையாகும், எனவே இது சமநிலையின்மையைக் குறிக்கிறது ஆக்சிஜனேற்றம் மற்றும் ரிடக்டண்ட் ஆகியவற்றுக்கு இடையேயான எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின் எண்ணிக்கை பொருத்தப்பட வேண்டும், எனவே ஆக்சிஜனேற்றம் எண்ணிக்கையில் குறைவு அதிகரிப்பதால் மூன்றாவது படி ஒரு தனிம இனத்திற்கு அல்லது ஒரு குரோமியம் அணு அல்லது கந்தகத்தின் அணுவிற்கு தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற எண்ணின் அதிகரிப்பு மற்றும் குறைவின் கணக்கீடு ஆகும், பின்னர் நாம் மொத்த அயனி மின்னூட்ட சமநிலைக்கு செல்கிறோம், ஏனெனில் அயனி மின்னூட்ட சமநிலையும் முக்கியமானது, ஏனெனில் நாம் எதைப் பயன்படுத்த வேண்டும் என்றால் மீடியம் காரமானது, சார்ஜ் தேவையில்லை என்றால் தண்ணீரைப் பயன்படுத்த வேண்டும், ஆனால் அதற்குரிய சார்ஜ் தேவைப்பட்டால், ஹைட்ராக்சைடு அயனியைப் பயன்படுத்த வேண்டும், ஆனால்

கேஷனிக் சார்ஜ் தேவைப்பட்டால், அதை எச் பிளஸ் ஆகப் பயன்படுத்துவோம் , ஏனெனில் இந்த இரண்டும் இந்த வினையின் கலவை அல்லது இந்த ஓ கழித்தல் அல்லது இந்த கந்தக மையத்தில் 0 ஐ சேர்ப்பது ஒன்று நீர் மூலக்கூறை உட்கொள்ளும் அல்லது நீர் மூலக்கூறுகளை உருவாக்குகிறது, எனவே நீர் மூலக்கூறுகளின் சேர்க்கையும் இருக்கும் மற்றும் இடது புறத்தில் இருந்து ஹைட்ரஜன் அணுக்களை சமநிலைப்படுத்தும்.

வலது புறம் இந்த குறிப்பிட்ட எதிர்வினைக்கு வழிவகுக்கும், எனவே இந்த குறிப்பிட்ட எதிர்வினையை நாம் சுருக்கினால் என்ன கிடைக்கும் மொத்த எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கையை சமநிலைப்படுத்துவதற்கு CR இரண்டு அல்லது ஏழு இரண்டு கழித்தல் இருக்கும் , எனவே அது மூன்றாக இரண்டாக இருக்கும், எனவே மூன்று இரண்டு கழித்தல் இரண்டு cr மூன்று கூட்டல் மற்றும் மூன்றை உருவாக்குகிறது.

சல்பேட் அயனிகள், இதன் மூலம் எலக்ட்ரான் பரிமாற்ற வினையின் எண்ணிக்கையை அடிப்படையாகவும் விமர்சன ரீதியாகவும் பொருத்துவதால், அதிக எண்ணிக்கையிலான எடுத்துக்காட்டுகள் நம்மிடம் இருக்க முடியும், மேலும் பலவற்றைக் கொண்டிருக்க முடியும். எனவே , உங்கள் பொது வேதியியல் பாடப்புத்தகத்திலும் , சோதனைப் பகுதியிலும் நாங்கள் கையாளும் பொதுவான வினைப்பொருட்களான நைட்ரிக் அமிலம் எங்களிடம் இருந்தால், நைட்ரிக் அமிலம் h2s ஆல் குறைக்கப்படும்போது நைட்ரிக் ஆக்சைடு மற்றும் தனிம கந்தகம் இருக்கும். கந்தகம் மைனஸ் இரண்டில் இருந்து பூஜ்ஜியத்திற்கு செல்கிறது என்பதற்கு இது ஒரு மிகத் துல்லியமான உதாரணம் எனவே உங்களுக்கு பிளஸ் 0 மாற்றம் உள்ளது மற்றும் இந்த நைட்ரஜன் n இல் பிளஸ் 6பைவ் இலிருந்து மாறுகிறது.

நைட்ரஜனில் ஐட்ரிக் அமிலம் முதல் பிளஸ் 0 வரை, அது மைனஸ் மூன்று, எனவே பெருக்கல் இந்த இரண்டின் அடிப்படையில் மூன்றாக இருக்கும், எனவே வினையானது இப்படி இரண்டு முறை hno3 மற்றும் மூன்று மடங்கு h2s வரை செல்லும் , இது நைட்ரிக் ஆக்சைடு விடுதலைக்கு வழிவகுக்கும்.

குழுவில் உள்ள நைட்ரஜன் வேதியியலைப் படிக்கும் போது, நைட்ரஜனின் ஆக்சைடு அல்லது குழுவில் உள்ள ஆக்சிஜனைப் படிக்கும் போது ஆக்சைடு ஆக்சைடு செய்யும் போது நாம் படிக்க வேண்டிய மிகவும் சுவாரஸ்யமான மூலக்கூறு இது மிகவும் சுவாரஸ்யமான மூலக்கூறாகவும், உயிரியல் ரீதியாகவும் மிகவும் முக்கியமானது.

மற்றும் கண்டறிதல் நோக்கத்திற்காகவும் நைட்ரேட்டுகள் மற்றும் நைட்ரைட்டுகளின் அடையாளமும் இந்த நோயின் இருப்பு அல்லது விடுதலையின் மூலம் கண்டறியப்படும், எனவே இது இல்லை மற்றும் தனிம கந்தகம் தனிம வடிவில் இருக்கும் கந்தகம் தொடர்புடைய தூள் வடிவமானது மிகச் சிறிய துகள்கள் ஆகும்.

உருவாகும் மற்றும் அது பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ளது மற்றும் அது சுற்றி மிதக்கும் எனவே தனிம கந்தக விடுதலையும் நடைபெறும், அதுவும் ஆய்வக வேதியியல் அல்லது சோதனை வேதியியல் அல்லது நடைமுறை வேதியியலில் உள்ள சுவாரஸ்யமான அவதானிப்பு என்னவென்றால், அந்த குறிப்பிட்ட எதிர்வினையிலிருந்து கந்தகத்தை நீக்குவதை நீங்கள் காணலாம்,

எனவே மற்றொரு சுவாரஸ்யமான இனம் அல்லது உங்கள் பொட்டாசியம் டைக்ரோமேட்டைப் போன்றது உங்கள் பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட் kmno4 ஆகும், இதில் மாங்கனீசு அதிகமாக உள்ளது.

ஏழு ஆக்சிஜனேற்ற நிலை மற்றும் அது ஒரு எளிய குளோரைடு உப்புடன் வினைபுரிந்தால், குளோரைடு உப்பை எவ்வாறு அடையாளம் காண முடியும் என்பது எங்களுக்குத் தெரியும், ஆய்வக சோதனைகளில் அவற்றில் ஏதேனும் உங்கள் அறியப்படாத இனமாக இருந்தால், இதை எவ்வாறு அடையாளம் காண்பது என்பதும் எடுக்கப்படும்.

மீண்டும் ஒரு குறிப்பிட்ட ரெடாக்ஸ் வினையின் உதவி மற்றும் அந்த ரெடாக்ஸ் வினையின் உதவி, அது சில வினைகளுக்கு செல்லும் என்று தெரிந்தால், அது cl இரண்டு உருவாகிறது, அதாவது குளோரின் ஒரு கழித்தல் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் குளோரின் பூஜ்ஜியத்திற்கு செல்லும், எனவே குளோரின் பூஜ்ஜிய உருவாக்கம் அடிப்படையில் இது தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற எதிர்வினையாகும், எனவே எந்த குளோரைடு உப்பும் பொட்டாசியம் குளோரைடு உப்பு ஆகும் ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலம் ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலம், அக்வஸ் மீடியத்தில் இருக்கும், இதில் குளோரைடு ஒரு கழித்தல் உள்ளது, இது ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படலாம், மேலும் இது நமது ஆக்ஸிஜனேற்ற முகவர், எனவே கே மெனோபாஸ் கரைசலில் இருக்கலாம்.

இந்த $KMnO_4$ இன் குறிப்பிட்ட தூள் வடிவத்திற்கு இந்த KCl ஆனது குளோரின் மற்றும் இந்த வாயு உருவானவுடன், அதனுடன் தொடர்புடைய ஃப்ளக்ஸ் ஃப்ளக்ஸில் இருந்து நாம் எடுக்கக்கூடிய எதிர்வினைப் பாய்ச்சலைப் பெறலாம்.

இந்த குறிப்பிட்ட Cl இரண்டை சேகரிக்கவும், அதனால் Cl இரண்டு உருவாகும், எனவே இது Cl டீ தயாரிப்பிற்கு ஒரு பொதுவான எடுத்துக்காட்டு, எனவே இந்த Cl இரண்டு கொடுக்கிறது, எனவே இந்த மாங்கனீசைப் பற்றி என்ன சொல்கிறது, எனவே குளோரின் இதிலிருந்து இதற்கு செல்கிறது என்பது மிகவும் எளிது. மைனஸ் ஒன்று முதல் பூஜ்ஜியம் வரை ஆக்சிஜனேற்ற நிலை மாறினால் அது ப்ளஸ் ஒன் மாறுகிறது ஆனால் இந்த குறிப்பிட்ட நிலையில் உள்ள மாங்கனீசு காரத்தன்மை இல்லாதது மற்றும் சற்று அமிலமாக இருந்தால் நடுநிலையாக இருக்காது ஏனெனில் இந்த எதிர்வினை சற்று அமிலத்தன்மையில் அல்லது நடுநிலைக்கு மிக அருகில் நிகழலாம், இது மாங்கனீசு அயனியில் மாங்கனீசை உருவாக்கும், எனவே அது தொடர்புடைய உப்பை மாங்கனோ சல்பேட்டாக உருவாக்கும், எனவே நமது எதிர்வினை நிலை அமிலத்தை பராமரிக்க சிறிது அமிலத்தை சேர்த்தால்.

நாம் இங்கே எழுதும் சல்பேட் உங்கள் H_2SO_4 ஆக இருக்கும் என்பதால், அந்த சல்பூரிக் அமிலத்தின் முன்னிலையில் KCl ஆக்சிஜனேற்றப்பட்டு, இந்த K அமினோ 4 ஆனது குளோரின் வாயுவை உற்பத்தி செய்வதற்கு அதன் ஆக்சிஜனேற்ற சக்திக்காகப் பயன்படுத்தப்படும் சில வினைகளுக்கு வழிவகுக்கும்.

எனவே சமச்சீர் சமன்பாடு எனவே சமநிலை ரெடாக்ஸ் எதிர்வினை எனவே சமநிலை ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைகள் இதற்கு நம்மிடம் இருக்கக்கூடியது இதுதான் எனவே $KMnO_4$ நான்கு எனவே நான்கில் இரண்டு முறை KMn , ஏனெனில் இந்த சமநிலை ஏழு முதல் கூட்டல் இரண்டு, எனவே இது பிளஸ் டீ ஆகும்.

மைனஸ் ஐந்தில் மாற்றம் மற்றும் இங்கே இந்த மாற்றமும் பிளஸ் ஒன் ஆகும், எனவே எதிர்வினை ஸ்டோச்சியோமெட்ரி ஒன்று இரண்டு ஐந்து மற்றும் இது தொடர்புடைய இரட்டிப்பு 0 ஆகும்.

குளோரின் வாயுவை வெளியேற்றுவதற்கு இந்த Cl இரண்டு இருந்தால், அது மீண்டும் இரட்டிப்பாக்கப்படும், எனவே அது ஒரு கே மைனர் நான்குக்கு பதிலாக நான்கில் இரண்டு மடங்கு கிலோமீட்டர் ஆகும், ஏனெனில் கே மைனர் ஃபோரின் இரண்டு மடங்கு அதிகமாக இருக்கும்.

சல்பூரிக் அமிலத்தின் 8 மூலக்கூறுகளின் இருப்பு பொதுவாக சமநிலையில் உள்ளது, ஏனெனில் புரோட்டான் சல்பேட் அயனியை சமநிலைப்படுத்துவதால் இவை அனைத்தையும் ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து போன்ற வெவ்வேறு படிகளில் சமன்படுத்துகிறது.

அந்த குளோரின் ஐந்து மடங்கு உருவாகும் மற்றும் அதனுடன் இந்த கேஷன் இருப்பதால் இந்த அனான் அதிகமாக உள்ளது மற்றும் வேறு சில பொருட்களும் அதிகமாக இருப்பதால் தொடர்புடைய ஹைட்ரஜன் அயனிகள் மற்றும் இந்த பெர்மாங்கனேட்டிலிருந்து வரும் ஆக்ஸிஜன் உருவாக்கம் ஆகும்.

தண்ணீரின் துணை தயாரிப்புகள் அல்லது எதிர்வினையின் பக்க தயாரிப்புகள் உங்கள் K_2SO_4 பொட்டாசியம் சல்பேட் மற்றும் நீர் மூலக்கூறு மற்றும் இந்த விஷயத்தை சமநிலைப்படுத்தும் 8 உங்களில் எட்டு நீர் மூலக்கூறுகள் ஆறு கே இரண்டு மற்றும் நான்கு உடன் உருவாகும், எனவே சமநிலை முக்கியம் என்பதை நாம் காணக்கூடிய ஒன்றைப் பெறுகிறோம், மேலும் சில பொதுவான எடுத்துக்காட்டுகளை நாம் உருவாக்க முடியும், மேலும் வழக்கமான மற்றவற்றுக்கான இந்த எதிர்வினைகளையும் குறைக்கலாம்.

நாம் பெறும் இனங்கள் மற்றும் நான் உங்களுக்கு சில உதாரணங்களைத் தருகிறேன், அதில் சில இனங்கள் உள்ளன, அதாவது ஹோ தீர்யுடன் காஸ் எதிர்வினைகளை நாம் பின்பற்ற வேண்டும், எதிர்வினையை நாம் அறிந்து கொள்ள வேண்டும், எதிர்வினை எவ்வாறு செல்கிறது மற்றும் இறுதியில் சமநிலை ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைகளை நாம் அறிந்து கொள்ள வேண்டும்.

ஆக்சிடன்ட்கள் மற்றும் ரிடக்டண்டிற்கு இடையேயான எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின் எண்ணிக்கையின் அடிப்படையில் எழுத முடியும், எனவே கனசதுர சல்பைடு பகுப்பாய்வு வேதியியல் அல்லது பின்னர் கரிம வேதியியல் நடைமுறை வகுப்புகளில் குழுப் பிரிப்பு அட்டவணையில் துரிதப்படுத்தப்படலாம் மற்றும் நைட்ரிக் கிள் கரைக்கப்படலாம்.

அமிலம்

2 s 5 போன்ற ஒரு பொதுவான எடுத்துக்காட்டு, இது இந்த ஆக்ஸிஜனேற்ற முகவரால் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படலாம், இது வேறு எதையாவது பூர்த்தி செய்ய முடியும் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யும் முகவர் மற்றும் அது ஊடகத்தில் தொடர்புடைய புரோட்டான் செறிவை பராமரிக்கிறது, எனவே இந்த குறிப்பிட்ட ஒரு வழக்கில் இருந்து என்ன உருவாகிறது, அதாவது நாம் சில ஆர்சனிக் அயனியைப் பெறுகிறோமா இல்லையா என்பது முக்கியம் மற்றும் சல்பேட் அயனிகளை நாம் பெறுகிறோமா இல்லை அல்லது அது முக்கியம் எனவே இந்த எதிர்வினைகள் இந்த தயாரிப்புகளை நமக்குத் தெரிவிக்கும், இந்த எதிர்வினைகளைப் பின்தொடர்வதை இது போன்ற ஒரு பாணியில் நாம் தெரிந்து கொள்ள வேண்டும், அதே போல் நாம் CA மூன்று அல்லது நான்கு துளை இரண்டையும் வைத்திருக்கலாம், அதாவது கோக் அல்லது கரி அல்லது கார்பன் மூலம் குறைக்கலாம் கார்பன் குறைப்பு செயல்முறை ஒரு பொதுவான தொழில்துறை செயல்முறையாகும், இது கரி அல்லது கார்பன் குறைப்பு செயல்முறை என்று நமக்குத் தெரியும், அது குறைப்பு செயல்முறையாகும், மேலும் இது குறைக்கும் மற்றும் SiO_2 முன்னிலையில் ஏதாவது ஒன்றை உருவாக்கும், அது நமக்கு கிடைக்கும் இனங்களின் தொடர்புடைய உருவாக்கம் ஆகும். இந்த எதிர்வினை நிலையிலிருந்து சில இனங்களை வெளியே எடுக்க சிலிக்காவை சிலிகேட்டாக மாற்ற முடியும்.

அயன் எனவே இது அடிப்படையில் நமக்கு ஏதாவது ஒன்றைத் தருகிறது, இது பாஸ்பேட் பாறைகளிலிருந்து வரும் அடிப்படை பாஸ்பரஸின் p 4 இன் தொடர்புடைய தயாரிப்பு என்று நாம் கருதலாம், எனவே இது பாறை இனங்கள் பாறை இனங்கள் சில மதிப்பு கூட்டப்பட்ட இனங்கள் அல்லது மதிப்பு கூட்டப்பட்ட தயாரிப்புகளை உருவாக்க குறைக்கலாம் அடிப்படை பாஸ்பரஸ் எனவே இவை சில எடுத்துக்காட்டுகள் எனவே அத்தகைய ஒரு உதாரணம், இன்னும் சில சிக்கலான கனிம சேர்மங்களைக் கையாளுவது பொட்டாசியம் ஃபெரிக் சயனைடு பொட்டாசியம் ஃபெரிக் சயனைடு மற்றும் பொட்டாசியம் ஃபெரி சயனைடு மற்றும் ரெடாக்ஸ் வேதியியல் எவ்வாறு பொட்டாசியம் படகு சயனைடுடன் செல்கிறது என்பதும் நாம் தெரிந்து கொள்ள வேண்டும்.

ஒ மூன்றில் குரோமியம் மற்றும் குரோமியம் ஆக்சைடு மற்றும் மூன்று ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் இதை ஒதுக்கி, இந்த இரும்பு மையத்தின் தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை ஒதுக்கி, அதனுடன் தொடர்புடைய தயாரிப்புகளை நாம் அறிந்தால், அது ஃபெரிஸ் சயனைடு ஆகும். இது பிளஸ் தர் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ள இரும்பு இது பிளஸ் t இல் உள்ள இரும்பு ஆகும் வோ ஆக்சிஜனேற்ற நிலை மற்றும் ஃபெரி சயனைடு குரோமியம் ஆக்சைடு ஆ ஆக்சைடுக்கு ஆக்சிஜனேற்ற முகவராக செயல்படுகிறது

கார ஊடகத்தில் நிலையானது, எனவே ஹைட்ராக்சைடு அயனியின் முன்னிலையில் எதிர்வினை செல்லும், எனவே abcd எதிர்வினை ஊடகம் நமக்குத் தெரியும், எனவே எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின் எண்ணிக்கை எங்களுக்குத் தெரியும், இந்த எதிர்வினைக்கான எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின் எண்ணிக்கையைப் பின்பற்றலாம், எனவே சமநிலையான ரெடாக்ஸை எழுதலாம். இந்த சமச்சீர் ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைகள் நமது ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷன்களுக்கு எவ்வாறு உதவியாக இருக்கும் என்பதை இப்போது நாம் விரைவில் பார்க்க வேண்டும், எனவே ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷன்கள் இந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்திற்கு தொடர்புடைய ஆ ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைகளைப் பயன்படுத்துகின்றன, அதாவது ஒரு குறிப்பிட்ட ரெடாக்ஸ் எதிர்வினையை நாம் எவ்வாறு கையாளலாம் டைட்ரேஷன் நோக்கம் டைட்ரேஷன் என்பது, அறியப்படாத செறிவை நாம் எவ்வாறு கண்டுபிடிப்பது என்பதை நீங்கள் எவ்வாறு புரிந்துகொள்வது என்பது பொருள். வேதியியலின் களமானது உயிர்வேதியியல் அல்லது வேறு எந்தப் பகுதிக்கும் செல்லலாம், அங்கு நாம் ரெடாக்ஸ் வினையின் ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷனை அளவுரீதியாகப் பயன்படுத்தி, எந்த மாதிரியிலும் அறியப்படாத அளவைக் கண்டறியலாம், எனவே வேதியியலின் மற்றொரு கிளை இதைப் பயன்படுத்தி திறக்கப்படுகிறது.

ஒன்று பகுப்பாய்வு வேதியியல் பிரிவாகும், எனவே இது ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைகள் மற்றும் அளவு பகுப்பாய்வு ஆகியவற்றைப் பயன்படுத்துகிறது, ஏனென்றால் தாதுவில் உள்ள எஃகு குரோமியத்தில் தெரியாத மாதிரி குரோமியத்தில் உள்ள குரோமியம் போன்ற இனங்களை அடையாளம் காணும்

வகையிலான ஒரு தரமான பகுப்பாய்வு என்று நாம் அழைக்கிறோம்.

அல்லது வேறு ஏதேனும் பொருளில் உள்ள குரோமியம் முதலில் அடையாளம் காணப்படலாம், அதாவது குரோமியம் இருக்கிறதா இல்லையா என்பதைத் தான் நாம் தரமான பகுப்பாய்வு என்று அழைக்கிறோம்.

அந்த குறிப்பிட்ட இனத்தில் எவ்வளவு குரோமியம் உள்ளது, அதனால் தற்போது இருக்கும் அளவு தெரிந்து கொள்ளப்படும் ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷனைச் செய்வதன் மூலம் மாதிரியை நாம் கண்டுபிடிக்கும் அல்லது எங்கெல்லாம் ஆய்வு செய்கிறோம் என்பது தொடர்புடைய வழிமுறையாகும், எனவே இந்த டைட்ரேஷன்களில் ஆக்ஸிஜனேற்றம் மற்றும் நாம் இப்போது இருக்கும் வழியைக் குறைப்பது ஆகியவற்றுக்கு இடையேயான எதிர்வினைகளும் அடங்கும்.

அறியப்படாத பொருளின் அளவைப் புரிந்துகொள்வதற்கு அல்லது தெரிந்துகொள்வதற்கு அல்லது மதிப்பிடுவதற்கு இது முக்கியமானது, இது முக்கியமானது எந்த திடமான மாதிரியிலும், எந்த உயிரியல் மாதிரியிலும், உயிர்வேதியியல் மாதிரியிலும், புவி வேதியியல் மாதிரியிலும், இந்த பிரபஞ்சத்தில் உள்ள வேறு எந்த மாதிரியான, சில கலவை உறுப்புகள் வாரியாக இருக்கலாம்.

அதே குரோமியம் உள்ளது என்றால் அது உங்கள் அழுத்தக் கல்லிலும் ரத்தினத்தில் இருக்கலாம் , அதனால் குரோமியத்தை அடையாளம் காண முடியும் ஒன்று என்னவென்றால், இந்த அனைத்து ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷன்களையும் கரைசல் ஊடகத்தில் செய்வதால் , பொருளைக் கரைசலில் எடுத்துச் செல்ல முடியும்.

இந்த எல்லா நிகழ்வுகளுக்கும் இது மிகவும் முக்கியமானதாக இருக்கும் நுட்பங்கள் மிகவும் முக்கியமானவை, எனவே இந்த ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷனுக்கு நாம் பயன்படுத்துவதால், நாம் எதைப் பேசுகிறோம் என்பதை எதிர்வினையாற்றும் எதிர்வினைகளை நாம் பயன்படுத்துவதால், ஆக்ஸிஜனேற்றம் மற்றும் குறைக்கும் முகவர் என்று பேசுவதால், ஆக்ஸிஜனேற்ற மற்றும் குறைக்கும் முகவரை நிச்சயமாகப் பயன்படுத்தலாம்.

சில ஆக்ஸிஜனேற்ற முகவர்களைப் பயன்படுத்தினால், சில வினைப்பொருட்கள் ஆக்ஸிஜனேற்ற முகவராகப் பயன்படுத்தப்படும், எனவே பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட் பயன்படுத்தப்படும், எனவே இப்போது பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட் குளோரின் வாயுவை உருவாக்குவதற்கு பயனுள்ளதாக இருக்கும் என்று சில எதிர்வினைகளை எழுதியுள்ளோம், எனவே அதே பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட்டைப் பயன்படுத்தலாம்.

ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷனில் ஆக்சிடென்ட் ஆக்சிடென்ட் மற்ற அறியப்படாத இனங்களை பகுப்பாய்வு செய்ய, அனலைட் என்று நாம் அழைக்கும் அறியப்படாத இனங்கள் அடையாளம் காணப்படும் அல்லது இந்த அறியப்படாத உயிரினங்களின் அளவை உங்கள் ஆக்ஸிஜனேற்றமான கே அமினோ 4 உடன் அதன் எதிர்வினை தெரிந்துகொள்வதன் மூலம் அடையாளம் காணலாம், எனவே இந்த குறிப்பிட்ட பகுப்பாய்வு உங்கள் குறைக்கும் முகவராக இருக்க வேண்டும், எனவே இது $k\ mno_4$ ஆல் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படலாம், எனவே இது பயன்படுத்தப்படுகிறது ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷனுக்கான ஆக்சிஜனேற்றமாக $k\ mno_4$ என்பது ஒரு சிறப்புப் பொருளைக் கொண்டுள்ளது, எனவே $k\ mno_4$ ஆல் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யக்கூடிய வேறு எந்த இனமும் இந்த குறிப்பிட்ட டைட்ரேஷனுக்குப் பயன்படுத்தப்படும், எனவே இந்த விஷயத்தின் பெயர் k மெனோபாஸ் அடிப்படையிலான உங்கள் ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷன் , அதாவது பெர்மாங்கனோமெட்ரி பெர்மாங்கனேட் பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட்டை சில ட்ரைட்டோமெட்ரிக் பகுப்பாய்விற்குப் பயன்படுத்துகிறோம், எனவே பெர்மாங்கனோமெட்ரிமெட்ரி மெட்ரிக் ஏற்பாடு மெட்ரிக் பகுப்பாய்வு எனவே ஆக்ஸிஜனேற்ற முகவர்களின் பிற எடுத்துக்காட்டுகள் உள்ளன, எனவே டைக்ரோமேட் அயனியின் அடிப்படையில் தொடர்புடைய சமநிலை சமன்பாட்டை இப்போது பார்த்தோம்.

$k_2\ cr_2o_7$ எனவே நீங்கள் $k_2\ cr_2o_7$ ஐப் பயன்படுத்தும்போது, அது உங்கள் பொட்டாசியம் டைக்ரோமேட்டைத் தவிர வேறில்லை, எனவே அந்த குறிப்பிட்ட கலவையில் ஏற்கனவே உள்ள உள்ளார்ந்த இனங்கள் இரண்டு குரோமியம் மையங்கள் உள்ளன, அவை ஒரு ஆக்ஸிஜனால் இணைக்கப்பட்டுள்ளன, எனவே குரோமியம் குரோமியம் மையங்களை அங்கிருந்து வெளியே எடுக்க முடியாது.

டைக்ரோமேட் என்பது குறிப்பிட்ட ஆக்ஸிஜனேற்ற முகவருக்குப் பயன்படுத்தப்படலாம் t ஏனெனில் இது ஒரு குறிப்பிட்ட e_0 மதிப்பைக் கொண்டிருப்பதால், அதன் ஆக்ஸிஜனேற்றத் திறனின்

அளவை நாம் அறிந்தவுடன் , தொடர்புடைய குறைக்கும் முகவர்களை அல்லது குறைக்கும் பகுப்பாய்வைத் தேர்வு செய்யலாம்.

செரிக் அம்மோனியம் சல்பேட் அல்லது செரிக் சல்பேட், இது அதிக உப்பு போன்ற இரட்டை திடப்பொருளாகும், எனவே இதை ஒரு வண்டல் என்று அழைக்கிறோம், எனவே இந்த சீரியம் சல்பேட்டைப் பயன்படுத்தலாம், மேலும் இந்த அயோடினை இதுபோன்ற இரண்டு டைட்ரேஷன்களில் பயன்படுத்தலாம், இதுபோன்ற இரண்டு ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷன்கள் நன்கு அறியப்பட்டவை , எனவே ஒன்று.

பொட்டாசியம் அயோடைடிலிருந்து அயோடின் ஊடகத்திலிருந்து விடுவிக்கப்படக்கூடிய தொடர்புடைய அயோடோமெட்ரி

மற்றும் அயோடின் அயோடினின் தொடர்புடைய அளவை

அயோடோமெட்ரி எனப்படும் டைட்ரோமெட்ரிக் முறையின் மூலம் மதிப்பிடலாம்.

ப்யூரட்டில் உள்ள அயோடினின் நிலையான கரைசலை நாம் ப்யூரட்டில் எடுத்து, அந்த குறிப்பிட்ட அயோடிக்கு செல்கிறோம்.

கூம்பு குடுவையில் தொடர்புடைய குறைக்கும் அடி மூலக்கூறை டைட்ரேட் செய்வதற்கான ஆக்சிஜனேற்ற முகவராக நீங்கள் ஏன் எடுத்துக்கொள்கிறோம், எங்களிடம் இந்த எடுத்துக்காட்டுகள் உள்ளன.

அவற்றில் ஒன்று அதிக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யக்கூடியது , மற்றொன்று $k mno_4$ அல்ல, இவை அனைத்திலும் சாத்தியமான வலிமையான ஆக்ஸிஜனேற்ற முகவர், இதை நாம் e_0 மதிப்பு 1.

51 வோல்ட் கொண்டதாகக் கருதினால், இந்த e_0 மதிப்பு உடனடியாக i_2 என்கே என்று நமக்குத் தெரிவிக்கும்.

மதிப்பு 0.

0.

51 மட்டுமே எனவே இந்த குறிப்பிட்ட ஒன்று பலவீனமான ஆக்சிஜனேற்றம் மற்றும் k அமினோ 4 வலுவாக ஆக்சிஜனேற்றம் ஆகும், எனவே knm_4 வகையின் கீழ் நாம் தொடரும் கலவைகள் உள்ளன, அவை பொட்டாசியம் டைக்ரோமேட்டைப் பயன்படுத்தி பகுப்பாய்வு செய்யலாம்.

எனவே இது ஒரு சக்திவாய்ந்த ஆக்ஸிஜனேற்ற கே அமினோ உணவு ஒரு சக்திவாய்ந்த

ஆக்ஸிஜனேற்றியாக இருக்கும், மேலும் இது அடிக்கடி மற்றும் அமில நிலையில்

பயன்படுத்தப்படுகிறது, எனவே அமில நிலையில் இந்த சமம் mno_4 மைனஸ் மற்றும் mn_2 பிளஸ்

இடையே உள்ள அரை செல் வினைக்கான ticular e_0 மதிப்பு, அதாவது பிளஸ் 7 ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ள மாங்கனீசு மற்றும் வேலன்ஸ் நிலையில் உள்ள மாங்கனீசு மற்றும் 0.

514 இன் 0 மதிப்பை உருவாக்குகிறது மற்றும் இது அதிக நிறத்தில் உள்ளது, ஏனெனில் இது பெர்மாங்கனேட் ஏனெனில் நமக்குத் தெரியும்.

இந்த சார்ஜ் பரிமாற்றம் மாங்கனீசுக்கு d எலக்ட்ரான் இல்லாவிட்டாலும், d பூஜ்ஜிய

அமைப்புகளான மாங்கனீசு பிளஸ் ஏழு ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ளது, ஆனால் சார்ஜ் பரிமாற்ற

மாற்றத்தின் காரணமாக இது வயலட் நிறத்தில் உள்ளது, எனவே இந்த வயலட் நிறம் டைட்ரேஷனின்

போது மறைந்துவிடும், அதாவது நிறம் மறைந்துவிடும் டைட்ரேஷனை நாம் mno_4 கழித்தல் mn_2

பிளஸ் ஆகக் குறைப்பதில் இருந்து இந்த எதிர்வினையைப் பின்பற்றலாம், இது நிறமற்ற ஒன்றாகும்,

எனவே குறிப்பிட்ட டைட்ரேஷனின் இறுதிப் புள்ளியைக் குறிக்க நாங்கள் எந்த குறிகாட்டியையும் பயன்படுத்துவதில்லை.

அதாவது வினையானது நூறு சதவிகிதம் கிட்டத்தட்ட நூறு சதவிகிதம் வலதுபுறம் சென்றுவிட்டது

குறைக்கும் முகவர் உள்ளது, ஏனெனில் இந்த ஐந்து எலக்ட்ரான்களும் மற்ற உயிரினங்களுக்கு

மாற்றப்படும், அவை இந்த ஐந்து எலக்ட்ரான்களை அதன் ஆக்சிஜனேற்றத்திற்காக mno_4 ஐக்

கழித்து, இந்த குறிப்பிட்ட பொட்டாசியம் நிரந்தரமானது ஒரு முதன்மை தரநிலை அல்ல, எனவே இது மற்றொரு சிக்கலைக் கொண்டுள்ளது.

mno_2 , ஏனெனில் இது சில சுய சிதைவு எதிர்வினைக்கு உட்படலாம், ஏனெனில் இந்த mno_4 அமில

நிலையில் நிலையானது, ஆனால் நாம் நடுநிலை நிலையில் நீர் கரைசலில் சேமிக்கும் போது இந்த

mno_2 இன் சில அளவு உருவாகிறது, அங்கு மாங்கனீசு மாங்கனீசுக்கு மட்டுமே பிளஸ் நான்கு

ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் குறைக்கப்படுகிறது.

நீர் மிகவும் தூய்மையாக இல்லாவிட்டால், அதில் சில கரிம அசுத்தங்கள் உள்ளன, மேலும் அந்த

கரிம அசுத்தமானது கே அமினோ 4 ஆல் நன்றாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யக்கூடிய பொருளாக செயல்படும், மேலும் அந்த கே அமினோ 4 நடுத்தரத்தில் சில mno_4 ஐ உருவாக்கும் வகையில் சிதைந்துவிடும்,

அதனால் மாறாமல் சில அளவு mno_2 உள்ளது, அதாவது சில அளவு k மெனோபாஸ் இழக்கப்படும் மற்றும் சில அளவு mno_2 உருவாகும் எதிர்வினை ஊடகத்தில், இந்த குறிப்பிட்ட ஒன்றை நாம் முதன்மை தரநிலை என்று அழைக்கிறோம், மேலும் முதன்மை தரநிலையான விஷயத்தை வேறு சில முதன்மை தரநிலைகளால் டைட்ரேட் செய்யலாம், இது முதன்மை தரநிலை அல்ல, எனவே இது இரண்டாம் நிலை நிலையான தீர்வு மற்றும் தரநிலையுடன் டைட்ரேட் செய்வதன் மூலம் தரப்படுத்தப்படலாம் ஆக்சாலிக் அமிலம் அல்லது சோடியம் ஆக்சைட்டின் கரைசல், எனவே இது சோடியம் ஆக்சலேட் ஆகும், இது கே அமினோ 4 ஆல் நன்றாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படலாம், இது கே அமினோ 4 மற்றும் ஆக்சாலிக் அமிலம் மற்றும் ஆக்சாலிக் அமிலத்திற்கான கேமினோ ஆகியவற்றுக்கு இடையேயான ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைக்கான தொடர்புடைய சமநிலை சமன்பாடு ஆகும்.

ஆக்சிஜனேற்றம் இந்த கார்பன் டை ஆக்சைடு மற்றும் இந்த மாங்கனீசு மீண்டும் மாங்கனீசு சல்பேட்டாக குறைக்கப்பட்ட அரை செல் எதிர்வினையின் முந்தைய உதாரணத்தைப் போலவே இருக்கும்.

முதன்மை நிலையான தீர்வு எனவே இந்த சோடியம் துணைக் கரைசலின் வலிமையை அறிவது கோர்வை அறிந்து கொள்ள வேண்டும் k mno_4 இன் இரண்டாம் நிலைத் தரத்தின் வலிமையைப் பதிலளிப்பதுடன், உண்மையான டைட்ரேஷனைச் செய்வதற்கு முன், இந்த வலிமையைக் கண்டறிந்து, வேறு சில உயிரினங்களை மதிப்பிடுவதற்கு இதைப் பயன்படுத்துகிறோம், எனவே இது தரநிலைப்படுத்தல் செயல்முறையாகும், எனவே இந்த தரநிலைப்படுத்தல் செயல்முறை வெவ்வேறு விஷயங்களை உருவாக்குவதற்குப் பயன்படுத்தப்படலாம்.

அதாவது, ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடின் சில அறியப்படாத வலிமை இருந்தால், நாம் பயன்படுத்தும் வேறு எந்த ஆய்வகத்திலிருந்தும் அடிக்கடி பயன்படுத்துகிறோம், ஏனெனில் இது குளிர்சாதன நிலையில் கரைசலில் சேமித்து வைத்தாலும் இது மிகவும் நிலையான அளவு அல்ல, ஆனால் அதைப் பயன்படுத்தும்போது உண்மையான வலிமையை நாம் அறிந்து கொள்ள வேண்டும்.

ஹைட்ரஜன் பெராக்சைட்டின் இந்த உண்மையான வலிமையை அறிந்துகொள்வதன் மூலம், ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடுடன் k அமினோ 4 இன் சமச்சீர் ரெடாக்ஸ் எதிர்வினையைப் பயன்படுத்த வேண்டும்,

மேலும் அமினோ 4 மற்றும் ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடு எதிர்வினை நிச்சயமாக மீண்டும் மாங்கனீசுக்கு வழிவகுக்கும்.

சல்பேட் மற்றும் இந்த ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடு இப்போது ஆக்சிஜனேற்றப்படும் அதே உதாரணம் நாம் அறிந்திருக்கிறது இந்த வகுப்புகளின் முதல் நாளிலிருந்தே நாம் டை ஆக்சிஜன் மூலக்கூறின் உற்பத்திக்கு செல்கிறோம், அதேபோல் சோடியம் நைட்ரைட்டை நிர்ணயிப்போம் என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம், சோடியம் நைட்ரைட்டைக் கரைக்கும் போது, கந்தக அமிலம் நைட்ரஸ் அமிலத்தை உருவாக்கும் அமிலத்தை உருவாக்குகிறது.

ச நைட்ரைட் அல்லது எதிர்வினை ஊடகத்தில் உள்ள நைட்ரஸ் அமிலத்தின் அளவு, பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட் மூலம் ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷனின் அளவு டைட்ரேஷன் மூலம் மீண்டும் கண்டுபிடிக்க முடியும், மேலும் இந்த நைட்ரஸ் அமிலம் நைட்ரிக் அமிலமாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படும் மற்றும் மூன்றாவது ஒரு சிறந்த உதாரணம்.

இரும்பு மாதிரியில் இரும்பு மிகவும் முக்கியமானது, ஏனெனில் இரும்பு சல்பேட் படிக வடிவத்தில் மிகவும் தூய்மையான வடிவத்தில் மட்டுமே ஆய்வக நிலையில் நிலையானது அல்ல, மேலும் இது இரட்டை உப்பில் நிலைப்படுத்தப்படுகிறது.

இரும்பு அம்மோனியம் சல்பேட் அல்லது இரும்பு சல்பேட் அம்மோனியம் சல்பேட் இரட்டை உப்பு என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது அதிக உப்பு என்று அழைக்கப்படுகிறது.

k mno_4 ஆல் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யக்கூடிய செயலில் உள்ள உயிரினங்களை நாங்கள் பெறுகிறோம், அது உங்கள் இரும்பு சல்பேட் ஆகும், எனவே இரும்பு சல்பேட்டை பெர்மாங்கனோமெட்ரி மூலம் மதிப்பிடலாம், அதை k mno_4 கரைசல் நிலையான கேமினோ ஃபோரஸ் கரைசல் மூலம் தரப்படுத்தலாம்.

சோடியம் ஆக்சலேட் கரைசலை சல்பூரிக் அமிலத்தின் முன்னிலையில் கொடுக்க வேண்டும், அதாவது இரும்பு சல்பேட் கரைசலை இந்த எதிர்வினை ஸ்டோச்சியோமெட்ரி மற்றும் சமநிலை எதிர்வினை மற்றும் மோல் எதிர்வினைகள் ஆகியவற்றிலிருந்து கண்டுபிடிக்கலாம்.

இரும்பு சல்பேட்டின் வேறு எந்த மாதிரியான இரும்பின் மாதிரியும் எளிமையான விஷயம் என்னவென்றால், எந்த இரும்பு மாதிரியும்

இதை மாற்றினால், இரும்பு ஆணியிலிருந்து இரும்பு விதைக்கு அந்த இரும்பு விதை அல்லது இரும்பு ஆணியை எப்படி இரும்பு சல்பேட்டாக மாற்றுவது என்பது எங்களுக்குத் தெரியும்.

இரும்பு சல்பேட்டாக மாற்றப்பட்டது மற்றும் இரும்பு சல்பேட் p உடன் அதன் டைட்ரேஷனை அறிந்து கொண்டு டைட்ரேட் செய்யலாம் அல்லது மதிப்பிடலாம் ஒட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட் எனவே கடைசியாக நாம் இது எவ்வாறு தலைகீழ் எதிர்வினையைப் பெறுகிறோம், ஏனெனில் பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட் தொடர்புடைய k அமினோ 4 ஐ உருவாக்குவதற்குப் பயன்படுத்துகிறோம், ஆனால் எதிர்வினைவு எப்படி mn 2 ப்ளஸின் ஆக்சிஜனேற்றத்தை அடைய முடியும்.

mno_4 மைனஸின் உருவாக்கம் மற்றும் இது உங்கள் சோடியம் பிஸ்மத்தின் மற்றொரு ஆக்சிஜனேற்ற முகவரின் பொதுவான அறிமுகமாகும், எனவே உங்களிடம் 2 படிநிலை எதிர்வினை உள்ளது, அதாவது mn 2 பிளஸ் ஆக்சிஜனேற்றம் மற்றும் பிஸ்மத் அயனியின் ஆக்சிஜனேற்றம் மற்றும் பிஸ்மத் அயனியின் குறைப்பு இரண்டு பிஸ்மத் 3 பிளஸ் இரண்டை உருவாக்குகிறது.

அரை செல் எதிர்வினைகள் மற்றும் அந்த இரண்டு வினைகளையும் இந்த வடிவத்தில் தொகுக்கும்போது mn_2 ப்ளஸ் கிடைக்கும்,

அதனால் எந்த மாங்கனீசு 2 பிளஸ் இருந்தாலும், அது குளோரைடு உப்புகளாகவோ அல்லது மாங்கனீசு குளோரைடாகவோ அல்லது மாங்கனீசு சல்பேட்டாகவோ மாங்கனீசு அயனியாக இருந்தாலும், எந்த மாங்கனீசும் உப்பு சேர்க்கலாம்.

சோடியம் பிஸ்மத் என்பது ஆய்வகத்தில் உள்ள நிலையான குறைக்கும் முகவர் ஆக்சிஜனேற்றம் ஆகும், இது இந்த மாங்கனீசு அளவை உடனடியாக ஆக்சிஜனேற்ற முடியும்.

பெர்மாங்கனேட்டுக்கு ly ஒன்று இந்த பெர்மாங்கனேட் அயனி mno_4 கழித்தல் அயனியானது ஊடகத்தில் உருவாகிறது, ஏனெனில் நிற மாற்றத்தின் மூலம் நாம் பார்க்கிறோம், ஏனெனில் அது பைல் வயலட் நிறம் அங்கு நடக்கும், அதாவது mn 2 கூட்டல் mno_4 மைனஸ் 1 ஆக மாற்றப்பட்டுள்ளது.

mn_2 plus இன் சில அடையாளங்களை உருவாக்குகிறது, எனவே எந்த தெரியாத மாதிரியிலும் mn_2 plus ஐ எவ்வாறு அடையாளம் காண்கிறீர்கள், எனவே நீங்கள் சோடியம் பிஸ்மத்தை பயன்படுத்தும் சோதனை இதுவாகும் மற்றும் சோடியம் பிஸ்மத் ஆக்சிஜனேற்றம் அதை மாற்றும் மற்றும் நிறத்தை அறிந்து நீங்கள் அடையாளம் காணலாம்.

இந்த அளவு மாற்றத்தை நீங்கள் பெறுகிறீர்கள், மேலும் சோடியம் ஆக்சலேட்டுடன் டைட்ரேட் செய்வதன் மூலம் குறிப்பிட்ட பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட் அல்லது mno_4 மைனஸ் அங்கு உருவாகிறது என்பதை நீங்கள் மதிப்பிடுகிறீர்கள், மேலும் இந்த எதிர்வினைகள் அனைத்தும் அமில ஊடகத்தில் நடைபெறுகின்றன மற்றும் ஹைட்ரஜன் அயனிகள் மற்றும் நீர் இந்த ஹாப் எதிர்வினைகளில் சேர்க்கப்படுகின்றன.

தொடர்புடைய ஒட்டுமொத்த எதிர்வினையை சமன் செய்ய, இந்த ஒட்டுமொத்த எதிர்வினையை நாம் சமநிலைப்படுத்த வேண்டும், ஏனெனில் நாம் பதினான்கு h கூட்டலைப் பயன்படுத்தி உருவாக்குகிறோம்.

mno_4 மைனஸ் ஆனது அமில நிலையில் மிகவும் நிலையானதாக இருப்பதால் mno_4 மைனஸ் உருவாவதும் அமில நிலையில் உள்ளது, எனவே mno_4 மைனஸ் மற்றும் mn 2 கூட்டல் இதற்கு மற்றொரு உதாரணம்.

ஆய்வக வேதியியல் அல்லது கோட்பாட்டு வேதியியல் என்று பொருள்படும் இந்த அளவு மதிப்பீட்டை நாங்கள் கையாளுகிறோம் நாம் முன்பு விவாதித்த சல்பேட்டிற்கு நாம் என்ன செய்ய முடியும் என்பதை எதிர்வினைக்கு ஒத்ததாக இருக்கிறது, எனவே இது அடிப்படை ஊடகத்தில் நாம் பயன்படுத்தக்கூடிய ஒரு எதிர்வினையாகும், எனவே இந்த பொட்டாசியம் நிரந்தரமானது நேரடியாக mn_2 க்கு செல்கிறது, மேலும் இது தொடர்புடைய ஊடகத்தின் அமிலத்தன்மையின்

காரணமாகும்.

நடுத்தர எனவே அமில ஊடகம் மிகவும் முக்கியமானது, நாம் தொடர்புடைய ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷன் எதிர்வினைகளுக்குச் சென்றால், ஆனால் சில எதிர்வினைகளைப் பெற முடிந்தால் அடிப்படை ஊடகம் எனவே நீங்கள் இந்த எளிய எதிர்வினையைப் பயன்படுத்தும் போது அந்த வகையில் அடிப்படை ஊடகம் மிகவும் பயனுள்ளதாக இல்லை, அதன் அடிப்படை ஊடகத்திற்கு நாங்கள் எந்த ஹோ மைனஸையும் எழுதவில்லை, ஆனால் நாங்கள் வெறுமனே h_2 ஐ எழுதுகிறோம், ஏனெனில் இந்த h_2 அதிக அளவு உருவாவதற்கு நுகரப்படும்.

கோவின் நடுத்தரமானது அந்த வகையில் கோஹ்வை இடமிருந்து வலமாக உருவாக்குவதன் மூலம் அடிப்படையானது, எனவே இது mnO_2 ஆக மாறுகிறது மற்றும் mnO_2 நாம் பெறுவது அக்வஸ் மீடியத்தில் கரையாது, இது அக்வஸ் மீடியத்தில் கரையாததாக இருக்கும்.

விடுவிக்கப்பட்டது எனவே இந்த எதிர்வினை அத்தகைய பெர்மாங்கனோமெட்ரிக் டைட்டன்களுக்கு உதவாது, எனவே அனைத்து பெர்மாங்கனோமெட்ரிக் டைட்டரேஷனும் அதே போல் டைக்ரோமடோமெட்ரியும் அமில ஊடகத்தில் அதைச் செய்வதற்கு உதவியாக இருக்கும், எனவே அடிப்படை ஊடகத்தில் இது துரிதப்படுத்தப்படும், எங்களால் செய்ய முடியாது அல்லது செய்ய முடியாது.

தொடர்புடைய ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷன் எதிர்வினை, இதன் விளைவாக, அடிப்படை ஊடகத்தில் ஹைட்ராக்சைடு மற்றும் நீர் ஆகியவை எதிர்வினையை சமநிலைப்படுத்த சேர்க்கப்படும் என்று கூறலாம்.

மேலும் பாதி எதிர்வினைகள் ஒட்டுமொத்த வினையை சமப்படுத்த இருக்கும், இந்த ஒட்டுமொத்த எதிர்வினை மிகவும் முக்கியமானது மற்றும் இந்த ஒட்டுமொத்த எதிர்வினை நாம் பெற்றவுடன், நாம் எங்கு பயன்படுத்துகிறோம் என்பதைப் புரிந்துகொண்டவுடன், இந்த எதிர்வினை ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷனின் தொடர்புடைய டைட்ரோமெட்ரிக் முறையைப் பயன்படுத்த முடியாது.

கே மெனோபாஸ், இது சல்பைட்டின் ஆக்சிஜனேற்றத்திற்கு மட்டுமே பயன்படுத்தப்படும், அதே போல் வேறு சில இனங்களும் அங்கு கிடைக்கும், இந்த ஆக்சிஜனேற்ற எதிர்வினைக்கு இந்த k ஐப் பயன்படுத்துவதற்குப் பயன்படுத்தலாம், எனவே இது கே மெனோஃபோனை அடிப்படையாகக் கொண்ட சில எடுத்துக்காட்டு.

சிலிக் சல்பைட்டைப் பயன்படுத்தலாம், நாம் அயோடினைப் பயன்படுத்தலாம், எனவே இவை நாம் பயன்படுத்தக்கூடிய நுட்பங்கள், எனவே பகுப்பாய்வு வேதியியலில் வழக்கமான ரெடாக்ஸ் டைட்ரேஷன்களுக்கு கேமினோ 4 ஐப் பயன்படுத்தலாம் என்று நாங்கள் விவாதித்தோம், மிக்க நன்றி.