

அனைவருக்கும் காலை வணக்கம், எனவே இந்த வேதியியல் வகுப்பின் எபிசோடில் நான் உங்களைப் பற்றி ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைகள் பற்றி பேசுவேன், இந்த குறிப்பிட்ட தலைப்பை நாங்கள் விவாதிப்போம், ஏனெனில் இந்த ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைகள் முக்கியமாக இரண்டு விஷயங்களில் அக்கறை கொண்டவை ஒன்று குறைப்பு செயல்முறை மற்றொன்று ஆக்சிஜனேற்ற செயல்முறை மற்றும் இதைப் படிப்பது செயல்பாடுகளின் பல அம்சங்களில் தீவிரமான தாக்கத்தை ஏற்படுத்துகிறது, குறிப்பாக நமது ஆரம்ப பள்ளி நாட்களில் இருந்து படிக்கும் போது, நமக்குத் தெரிந்த செயல்முறை புதைபடிவ எரிபொருட்களை எரிப்பது என்று சொல்லலாம், எனவே ஆக்சிஜன் முன்னிலையில் எரிகிறது,

அதனால் என்ன அர்த்தம் குறிப்பிட்ட வகை எரியும் போது, சில பொருள்கள் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படலாம், அது நமது ao_2 ஐ உருவாக்குகிறது, எனவே நமது புதைபடிவ எரிபொருளில் கார்பன் இருந்தால், அதனுடன் தொடர்புடைய ஆக்சைடுகளை உருவாக்குவதன் மூலம் கார்பனை மிக நேர்த்தியாக ஆக்சிஜனேற்ற முடியும்

எரியும் செயல்முறைக்கு இது ஒரு நல்ல அளவு ஆற்றலை வெளியிடுகிறது, ஆனால் இந்த இரண்டு விஷயங்களைப் பற்றி நான் என்ன சொல்கிறேன் தொடர்புடைய குறைப்பு செயல்முறை மற்றும் ஆக்சிஜனேற்றம் செயல்முறை, ஏனெனில் இந்த இரண்டு செயல்முறைகளும் புதைபடிவ எரிபொருளை எரிப்பதில் இருந்து மற்றொரு செயல்முறைக்கு தொடங்குகிறது, இது உலோகங்கள் அரிப்பை ஏற்படுத்துகிறது, எனவே இந்த நிகழ்வுகளில் பெரும்பாலானவை தொடர்புடைய உலோகங்களின் அடிப்படையில் அவை மிகவும் முக்கியமானவை என்பதைக் கண்டறியும். உலோகம் சில இரும்பு கம்பி இரும்புக் குழாயாகவோ அல்லது வேறு ஏதாவொன்றாகவோ இருக்கும் ஒரு பொதுவான பொருளாகும், மேலும் இந்த ஆக்சிஜனின் இருப்புடன் சுற்றுச்சூழலை தொடர்புபடுத்தக்கூடிய சூழலைப் பற்றி நாம் பேசலாம், எனவே உலோகங்களின் அரிப்பை அடிப்படையில் தொடர்புடைய சிதைவு என்று அழைக்கப்படுகிறது.

தொடர்புடைய உலோக உலோகம் என்றால் அது பூஜ்ஜிய நிலையில் பூஜ்ஜிய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் உள்ளது உலோக வடிவில் உள்ளது, எனவே பொதுவாக நாம் பார்ப்பது என்னவென்றால், இந்த விஷயத்தில் உலோகத்தின் அரிப்பு நிகழும் சூழலுக்கு புதைபடிவ எரிபொருளை எரிப்பது என்று பொருள்.

ஒளிச்சேர்க்கையின் ஆரம்ப நாட்களில் இருந்து இந்த இரண்டு செயல்முறைகளைக் குறைத்தல் மற்றும் ஆக்சிஜனேற்றம் ஆகியவை நமக்குத் தெரியும் உதாரணமாக, எனது ஆரம்பப் பள்ளி நாட்களில் இருந்து, தாவரங்கள் நமக்கு

கார்பன் டை ஆக்சைடு மற்றும் நீர் மூலக்கூறுகளை உள்ளடக்கிய ஒரு பொதுவான செயல்முறையாகும் என்பதை நாங்கள் அறிவோம், எனவே இந்த இரண்டு இனங்கள் எவ்வாறு உருவாக்கப்படுவதற்கு பயனுள்ளதாக இருக்கும் என்பதை நான் பின்னர் கண்டுபிடிப்பேன்.

மூலக்கூறு ஆக்சிஜனை அகற்றும் $c_6h_{12}o_6$ குளுக்கோஸ் பொருள், இந்த செயல்பாட்டில் நாம் சமநிலைப்படுத்தினால், ஆறு co_2 மூலக்கூறுகள் மற்றும் ஆறு நீர் மூலக்கூறுகளின் ஆறு மூலக்கூறுகள் நமது $c_6h_{12}o_6$ மற்றும் ஆக்சிஜனை உருவாக்கும், இது மூன்று எண்ணிக்கையில் ஆக்சிஜனை உருவாக்குகிறது.

co_2 மற்றும் நீர் மூலக்கூறுகள் செயலில் பங்குபெறும் அதன் ஆக்சிஜனேற்றம் மற்றும் குறைப்பு ஆகியவற்றின் அடிப்படையில் இது மீண்டும் மிகவும் எளிமையான செயல்முறையாக இருப்பதை நாம் காண்கிறோம்,

அங்கு co_2 மூலக்கூறு குறைக்கப்பட்டு, நீர் மூலக்கூறு ஆக்சிஜனேற்றத்திற்கு உட்படுகிறது.

இந்த ஒளிச்சேர்க்கையின் மிக எளிய செயல்முறை, இந்த இரண்டு எதிர்வினைகளும் உள்ளன என்பதை பள்ளிப் படிப்பின் ஆரம்ப நாட்களில் இருந்து நாம் அறிவோம் ns அதாவது ஆக்சிஜனேற்றம் மற்றும் குறைப்பு எதிர்வினைகள் சம்பந்தப்பட்டவை மற்றும் இது சில ஆற்றல் மூலக்கூறின் உருவாக்கத்தை உள்ளடக்கியது, ஏனெனில் இந்த குறிப்பிட்ட விஷயம் குளுக்கோஸ் மூலக்கூறு ஆகும், இது நமது முக்கிய ஆற்றல் மூலமாக கார்போஹைட்ரேட்டுகளை உருவாக்குகிறது, எனவே இந்த குறிப்பிட்ட ஆக்சிஜனேற்றம் இருப்பதைக் காண்கிறோம்.

நாம் புதைபடிவ எரிபொருளை எரிப்பதைப் போலவோ அல்லது உலோக அயனிகள் அல்லது உலோகங்களின் அரிப்பைப் போலவோ இல்லாத குறைப்பு எதிர்வினை நிகழலாம், அங்கு ஆக்ஸிஜனைச் சேர்க்கலாம்.

ao2 வகை பொருள் எனவே இந்த o2 ஐ ஒரு தனிமம் அல்லது சேர்மத்தில் சேர்த்தால் நாம் பெறக்கூடிய இனங்கள் fe2o3 fe3o4 அல்லது reo3 டைட்டானியம் டையாக்சைடு துத்தநாக ஆக்சைடு மெக்னீசியம் ஆக்சைடு போன்ற வேறு சில உலோக ஆக்சைடுகள் ஆகும், எனவே இவை மிகவும் எளிமையான உதாரணம்.

இந்த o2 அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட உலோகத்தை சேர்த்தால், உங்களிடம் இரும்பு உள்ளது, உங்களிடம் ரீனியம் உள்ளது, உங்களிடம் டைட்டானியம் உள்ளது, உங்களிடம் துத்தநாகம் உள்ளது மற்றும் உங்களிடம் மெக்னீசியம் உள்ளது.

e அடிப்படையில் சில சமயங்களில், இவை பூமியின் மேலோட்டத்தில் நமக்குக் கிடைக்கும் தொடர்புடைய தாதுக்கள் மற்றும் தாதுக்கள் என்பதை நாம் பின்னர் கண்டுபிடிப்போம், எனவே உலோக அயனிகளாக இருக்கும் உலோகங்கள் தொடர்புடைய உலோகமாகக் குறைக்கப்படுகின்றன, மேலும் இது ஆக்ஸிஜனின் ஒருவித கூடுதல் எதிர்வினைக்கு உட்படுகிறது. சுற்றுச்சூழலில் இருந்து வரும், அதனுடன் தொடர்புடைய ஆக்சைடுகளை வழங்குவதால், இந்த தனிமங்கள் மற்றும் சேர்மங்களுடன் o2 சேர்ப்பது தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற வினை எனலாம்.

ஒன்று பூஜ்ஜியம் எட்டு மற்றும் நான் உங்களைப் பற்றி ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைகளைப் பற்றி பேசி அழித்துவிட்டேன், மேலும் இது ஒரு இரும்பு ஆக்சைடில் உள்ள துருவுடன் தொடர்புபடுத்தப்படலாம், எனவே இப்போது fe2o3 உருவாவதைப் பற்றி நான் உங்களுக்குச் சொன்னது அதற்குரிய இரும்பு ஆக்சைடு மற்றும் இரும்பு உலோகம் மற்றும் o2 ஆகியவற்றின் கலவையிலிருந்து இந்த இரும்பு ஆக்சைடு உருவாகலாம் மற்றும் o2 t ஐச் சேர்ப்பது என்று நாம் இதுவரை கற்றுக்கொண்டது ஒரு உறுப்பு அல்லது கலவை அல்லது உலோகம் ஆக்சிஜனேற்றம் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே இந்த குறிப்பிட்ட சேர்த்தலின் வகை என்னவென்றால், நாம் கால அட்டவணையில் சென்றால் முழு கால அட்டவணையை நாம் சிறிது சிறிதாக நினைவுபடுத்தினால் கீழ் பகுதியின் இடது புறத்தில் உள்ளது எங்களிடம் தொடர்புடைய எலக்ட்ரோ பாசிட்டிவ் கூறுகள் உள்ளன மற்றும் மேல் வலது புறத்தில் தொடர்புடைய எலக்ட்ரோநெக்டிவ் கூறுகள் உள்ளன, எனவே இவை தொடர்புடைய எலக்ட்ரோ பாசிட்டிவ் கூறுகள் மற்றும் இவை தொடர்புடைய எலக்ட்ரோடு எதிர்மறை கூறுகள், எனவே இந்த எதிர்வினைகள் அடிப்படையில் நாம் என்ன ஆக்சிஜனேற்றம் என்று கருதலாம்.

இந்த ஆக்சிஜனேற்றத்தை கருத்தில் கொள்ளுங்கள், எனவே இங்கே ஆக்ஸிஜன் உள்ளது, எனவே இங்கே ஒரு எலக்ட்ரோநெக்டிவ் உறுப்பு உள்ளது, எனவே இந்த எலக்ட்ரோநெக்டிவ் தனிமத்தின் சேர்க்கை ஆக்சிஜனேற்றம் என்றும் அழைக்கப்படுகிறது.

ஆக்சிஜனேற்றம் ஏற்பட்டால் அதற்குரிய e1 அகற்றப்பட வேண்டும் எக்ட்ரான்கள் மற்றும் இங்கே எங்களிடம் எலக்ட்ரான்கள் கூடுதலாக உள்ளன, எனவே இந்த இரண்டு செயல்முறைகளும் அருகருகே தொடர்கின்றன, ஒரு குறிப்பிட்ட ரெடாக்ஸ் வினையில்

இந்த இரண்டு செயல்முறைகளையும் உள்ளடக்கிய குறைப்பு மற்றும் ஆக்ஸிஜனேற்ற செயல்முறையைத் தவிர வேறொன்றுமில்லை மற்றும் ஆரம்பத்தில் நாம் புரிந்துகொண்டது ரெடாக்ஸ் என்பதை நீங்கள் காணலாம்.

எதிர்வினைகள் என்பது எதிர்விளைவுகளின் ஒரு குடும்பமாகும், அங்கு எலக்ட்ரான்களின் தொடர்புடைய பரிமாற்றத்தைப் பற்றி நாம் கருதுகிறோம், எனவே எலக்ட்ரான்களின் தொடர்புடைய பரிமாற்றத்தைப் பற்றி நமக்கு எப்படித் தெரியும், எனவே அதே ஆக்ஸிஜனேற்ற செயல்முறையை எலக்ட்ரானின் எலக்ட்ரான் இழப்பை அகற்றுவது அல்லது நாம் பயன்படுத்தக்கூடிய மற்றொரு சொல் அதிகரிப்பு என வரையறுக்கலாம்.

அதனுடன் தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில், தனிம நிலையில் இருக்கும் இரும்பின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை பூஜ்ஜியத்தில் இருப்பதைக் காண்கிறோம், ஆனால் இந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்தில் நீங்கள் fe two o three உருவாக்கம் கொண்டிருக்கும் இடத்தில் இரும்பின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை கூட்டல் மூன்று ஆகும்.

இந்த இரும்பு பூஜ்யம் மன்னிக்கவும் இந்த ஆக்சிஜன் பூஜ்யம் எனவே இந்த இரண்டும் தனிமத்தில் உள்ளன நிலை மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட வழக்கில் o2 மைனஸுக்கு சென்றுள்ளது, எனவே ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் அதிகரிப்பு அதாவது ஆக்சிஜனேற்ற நிலை இரும்பு பூஜ்ஜியத்தில் இருந்து

இரும்பு மூன்றாக மாறுகிறது, அதாவது f என்பது 0 ஆகும் , அது fe 3 க்கு செல்லும் போது 0 என்பது பொதுவான ஆக்சிஜனேற்ற செயல்முறையாகும்.

தொடர்புடைய o2 எலக்ட்ரான் மற்றும் எலக்ட்ரானின் ஆதாயத்தைப் பெறுகிறது மற்றும் எதிர்மறையான திசையில் இது ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் குறைகிறது, எனவே இது ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் தொடர்புடைய குறைவு எனவே o2 மைனஸுக்குச் செல்கிறது, இது நமது குறைப்பாக இருக்கும், எனவே இந்த இரண்டு செயல்முறைகளும் ஆக்சிஜனேற்றம் மற்றும் குறைப்பு வினைகள் ஒரே நேரத்தில் நிகழும்போது இது எலக்ட்ரானின் இழப்பு ஆகும், எனவே இது மைனஸ் 3 எலக்ட்ரானாகும், எனவே இழப்பு 3 எலக்ட்ரான் மற்றும் இது ப்ளஸ் 2 எலக்ட்ரான் o2 மைனஸ் ஆகும், எனவே ஒரு குறிப்பிட்ட எதிர்வினையில் நாம் காணும் போதெல்லாம் எலக்ட்ரானின் இழப்பு என்பது எலக்ட்ரானை வேறு சில உயிரினங்களால் எடுத்துக் கொள்ள முடியும், இது எலக்ட்ரானைப் பெறுவதன் மூலம் அதன் குறைப்புக்கு காரணமாக இருக்கும்.

e நாம் பேசுவது போல் எரிபொருளை எரிப்பதற்குச் செல்லலாம், எனவே சில எடுத்துக்காட்டுகள் , கேனான் நெருப்பை வைத்திருக்கலாம், எனவே வழக்கமான எரியும் செயல்முறைக்கான வழக்கமான எரிபொருளான கார்பனை எரிக்க முடிந்தால், ஆனால் நாம் பெற்றால் அல்லது ஒரு பொதுவான நன்கு அறியப்பட்ட ஆக்சிஜனேற்ற முகவர் போன்ற சில ஆக்சிஜனேற்ற முகவர்களைப் பயன்படுத்தினால், இது நமது பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட் ஆகும் , இது மாங்கனீசு ஏழு ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் இருக்கும் வேறு சில உயிரினங்களை ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யலாம் மற்றும் மாங்கனீசுகள் மாறி ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளைக் கொண்டிருக்கலாம் என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம்.

பூஜ்ஜியமாக இருக்கும் தனிமமான மாங்கனீசு எனவே இந்த குறிப்பிட்ட வினையானது கே மைனர் ஃபோர் பவுடரை எடுத்துக் கொண்டால், அந்த பொடியை ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடாக உள்ள h2o2 என்ற எரியும் கலவையில் தூவினால் , எதிர்வினை அடிப்படையில் நாம் வேறு வழியில் சிந்திக்கிறோம்.

வழக்கமான நெருப்பு, சில துப்பாக்கிச் சூடு அல்லது எரியும் செயல்முறை இருப்பதாக நாம் கருதினால்,

அதனால் என்ன நடக்கும் , அதாவது இந்த குறிப்பிட்ட இனம் நான் k meno4 ஆனது அதன் குறைப்பு வினைக்குக் கிடைக்கும், ஏனெனில் மாங்கனீசு ஏற்கனவே பிளஸ் செவ் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையில் இருப்பதால் அது mno2 இல் பிளஸ் நான்கு ஆக்சிஜனேற்ற நிலைக்குச் செல்லும், மேலும் இந்த ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடு

o2 உற்பத்திக்குக் கிடைக்கும்.

எதிர்வினை மற்றும் ஹைட்ராக்சைடு அயனிகளில் இருந்தும் நீர் இருக்கும், எனவே இந்த குறிப்பிட்ட ஆக்சிஜனின் பரிணாமம் ஒரே மாதிரியாக உள்ளது, எனவே இது மிகவும் உள்ளூர்மயமாக்கப்பட்டுள்ளது, எனவே o2 இன் இந்த உள்ளூர்மயமாக்கப்பட்ட பரிணாமம் எரியும் செயல்முறையை நாம் அழைக்கும் கலை எரியும் செயல்முறையை துரிதப்படுத்துகிறது.

ஒரு கேனான் தீயாக மற்றும் இந்த h2o2 சில எரிபொருள் பொருட்களுடன் இருக்கும் இடத்தில் இந்த h2o2 ஐ எத்தனால் c2h5oh அல்லது எத்தில் ஆல்கஹாலில் எடுத்துள்ளோம்,

அதனால் எத்தில் ஆல்கஹால் எரிக்கப்படும் , மேலும் இந்த ஆக்சிஜனின் இருப்பு இந்த e முதல் h வரை எரிவதை துரிதப்படுத்துகிறது.

இந்த எத்தனால் எரிக்கப்படுவதற்கு சில எரியும் செயல்முறைகள் காரணமாக இருக்கும் , எனவே மீண்டும் இந்த குறிப்பிட்ட ஒன்றைக் கண்டறிந்து நாங்கள் நியாயப்படுத்துவோம்

உங்கள் h2o2 இலிருந்து இந்த o2 வருகிறது அல்லது இந்த நீர் அல்லது ஹைட்ராக்சைடு அயனிகள் இந்த h லிருந்து o2 ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடு மூலக்கூறில் இருந்து வரும் நமது ஒளிச்சேர்க்கை

எதிர்வினை போன்ற இந்த o2 ஐ எவ்வாறு பெறுகிறோம் என்பதை இப்போது தொடருங்கள், அதனால் துருப்பிடிக்கும் செயல்முறை என்ன என்பதைக் காணும்.

துரு என்பது பொதுவாக இரும்பு ஆக்சைடு

மற்றும் நீர் அல்லது ஈரப்பதத்தின் முன்னிலையில் இரும்பு மற்றும் ஆக்சிஜனின் ரெடாக்ஸ் வினையால் உருவாகிறது மற்றும் அதில் நீரேற்றப்பட்ட இரும்பு 3 ஆக்சைடு உள்ளது, எனவே இப்போது நான் உங்களுக்கு சொன்னது fe2o3 மற்றும் இது நீரேற்றமாக இருந்தால்,

அதனுடன் சில நீர் மூலக்கூறுகள் இணைக்கப்படும், இது சிவப்பு நிறமாக இருக்கும், எனவே உங்கள் இரும்பு மற்றும் வளிமண்டல ஆக்சிஜனில் இருந்து தொடங்கும் இது ஒரே நேரத்தில் உருவாகும்

போது அதற்குரிய ஆக்சிஜனேற்றம் மற்றும் அதற்கான குறைப்பு ஆகியவற்றை நாம் பெற முடியும் என்று கூறுகிறது.

செயல்முறை எனவே, நாம் அனைவரும் தெரிந்து கொள்ள வேண்டிய மிக முக்கியமான எதிர்வினையான o_2 இருந்தால், நமது உயிர்வாழ்விற்கான உணவுப் பொருட்களை எரிக்கும் செயல்முறைக்கு o_2 தேவைப்படுகிறது.

ed o_2 மூலக்கூறானது ஆற்றலைப் பெறுவதற்கு நாம் உட்கொள்ளும் உணவுப் பொருளை எரிப்பதற்கான

ஒரு பொதுவான எதிர்வினையில் அந்த எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின் அடிப்படையில் நான்கு எலக்ட்ரான்களை இந்த o_2 மூலக்கூறுக்கு மாற்றலாம் மற்றும் இந்த நீர் மூலக்கூறின் இருப்பு இதற்கு ஆதாரமாக உள்ளது.

தொடர்புடைய ஹைட்ராக்சைடு அயனிகளை உங்களுக்கு வழங்குவதற்கு தொடர்புடைய h ப்ளஸ், எனவே o_2 மூலக்கூறிலிருந்து ஹைட்ராக்சைடு அயனிகள் பெறுவது ஒரு பொதுவான எதிர்வினையாகும், அங்கு நாம் நான்கு எலக்ட்ரான் குறைப்பு செயல்முறையைப் பெறுகிறோம், மேலும் எங்களிடம் அதிக எண்ணிக்கையிலான h பிளஸ் புரோட்டான் இருந்தால், அதிக எண்ணிக்கையை உருவாக்க முடியும்.

வலது புறத்தில் உள்ள நீர் மூலக்கூறுகளின் அர்த்தம் என்ன, எனவே o_2 திறம்பட நீர் மூலக்கூறாகக் குறைக்கப்படலாம், எனவே நாம் தொடர்புடைய உணவுப் பொருட்களை எரிக்கச் செல்லும் போது வழக்கமான குறைப்பு செயல்முறையாகும், எனவே நமது $c_6h_{12}o_6$ என்ற குளுக்கோஸ் மூலக்கூறு இருந்தால் இது o_2 ஆல் ஆக்சிஜனேற்றம் பெறுகிறது எனவே o_2 இந்த எலக்ட்ரான்களை எடுத்துக் கொண்டு அதை ஹைட்ராக்சைடு அயனியாகவோ அல்லது நீர் மூலக்கூறுகளாகவோ குறைக்கும்.

ஆரம்ப கட்டத்தில் இந்த இரும்பு முதலில் fe டீ ஆக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படுகிறது மற்றும் ஆக்சிஜனேற்ற செயல்முறை இரண்டு எலக்ட்ரான்களை அகற்றுவதன் மூலம் இரும்பு இரும்பு ஆக்சிஜனேற்ற செயல்முறையாகும், மேலும் இது இந்த o_2 உடன் மேலும் ஆக்சிஜனேற்றத்தின் போது o_2 சில இரட்டை வேடம் அல்லது இரட்டை வேடத்தை வகிக்கிறது.

துரு உருவாவதற்கு அங்கு உருவாகும் இந்த எஃபெட்டரை மேலும் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்ய o_2 பயன்படுத்தப்படுகிறது,

எனவே இந்த எலக்ட்ரான் பரிமாற்ற எதிர்வினைகள் அனைத்தும் மிகவும் சிக்கலானவை மற்றும் குறிப்பாக மிக முக்கியமான மூலக்கூறு நீர் மூலக்கூறு ஆகும், எனவே நமது ஆரம்ப நாட்களில் இருந்து நாம் அறிந்தது அதனுடன் தொடர்புடைய எலக்ட்ரான் பரிமாற்ற எதிர்வினைகள் இந்த நீர் மற்றும் o_2 மூலக்கூறைப் பற்றி அதிகம் படிக்க வேண்டாம், உடனடியாக ஹைட்ராக்சைடு அயனிகளின் உருவாக்கத்தைப் பெறுகிறோம், மேலும் வழக்கமான நீர் மூலக்கூறை அங்கே வைத்திருக்க முடியும், எனவே இவை எப்போதும் எலக்ட்ரானின் சில பரிமாற்றத்தை உள்ளடக்குகின்றன, எனவே o_2 பயன்படுத்தப்படுகிறது என்று கருதினால்.

குறைப்பு செயல்முறை

அதனால் அது எலக்ட்ரானை எடுக்க முடியும், எனவே o_2 இன் மிகவும் நிலையான பிணைப்பு படம் என்பது நாம் அனைவரும் அறிவோம்.

ஒரு பொதுவான டையட்டோமிக் மூலக்கூறு எனவே அது ஒரு எலக்ட்ரானை எடுக்க முடிந்தால் அது o_2 மைனஸுக்குச் செல்லலாம்,

அதனால் நாம் அனைவரும் அறிந்த இனம் அது மீண்டும் மற்றொரு எலக்ட்ரானை ஏற்றுக்கொண்டால் அது

பெராக்சைடு அயனியைத் தவிர வேறு ஒன்றும் இல்லை, எனவே நாம் அதைக் கண்டுபிடிப்போம்.

இரட்டைப் பிணைப்பு இயல்பு அல்லது பாத்திரம் அல்லது oo இடையே உள்ள பிணைப்பு வரிசையில் மாற்றம் ஏற்படும், அது o முதல் மைனஸ் வரையிலான ஒற்றைப் பிணைப்பு எழுத்துகளாக இருக்கும், பின்னர் மீண்டும் முழு அளவிலான ஒற்றைப் பிணைப்புத் தன்மையுடன் தொடர்புடைய பெராக்சைடு என்றால் நாம் சில oo பிணைப்பு பிளவுகள் இருப்பதைக் கண்டறியவும், பிளவு உள்ளது மற்றும் இது ஹைட்ராக்சைடு அயனியை ஹோ கழித்தல் தொடர்புடைய உருவாக்கத்திற்கு வழிவகுக்கும், எனவே இந்த o_2 மூலக்கூறால் எலக்ட்ரானை ஏற்றுக்கொள்ள முடியும் மற்றும் இந்த o_2 மூலக்கூறு உருவாக்கத்திற்கு பொறுப்பாகும்.

உங்கள் ஹைட்ராக்சைடு அயனியின் ஆனால் இந்த குறிப்பிட்ட வழக்கில் மூன்றாவது எதிர்வினையில் நான்கு fe_2 கூட்டல் o_2 நான்கு fe மூன்று கூட்டல் மற்றும் இரண்டு o இரண்டு

இரண்டு கழித்தல் ஆகியவற்றை உருவாக்குகிறது, எனவே இது அடிப்படையில் நமக்கு ஏதாவது கொடுக்கும் இரும்பு அயனியை ஃபெரிக் அயனிக்கு ஆக்சிஜனேற்றம் செய்ய இந்த ஆக்சிஜன் பயன்படுத்தப்படுகிறது,

மேலும் இந்த 02 இப்போது ஆக்சைடு அயனியாக மாற்றப்படுகிறது, எனவே நீர் மூலக்கூறுகளில் இருக்கும் ஆக்சைடு அயனியை உருவாக்க டையாக்சிஜன் மூலக்கூறிலிருந்து உருவாகும் ஆக்சிஜனின் மற்றொரு வடிவமாகும்.

மிகவும் எளிமையான எதிர்வினைக்காகச் சொல்லுங்கள், எனவே இந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்தை கால அட்டவணையின் ஒரு வடிவம் என்று நாம் நினைத்தால், இந்த வழக்கமான எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி மதிப்புகள் கால அட்டவணையில் இருப்பதைக் கண்டால், மின்னழுத்தம் மதிப்புகளின் அடிப்படையில், மின்னழுத்தம் அளவிடும் அளவின் அடிப்படையில் நாம் பார்க்கிறோம்.

இந்த கால அட்டவணையில் சீசியம் உள்ளது, இது தொடர்புடைய வழக்கமான எலக்ட்ரோ பாசிட்டிவ் தனிமமாக வகைப்படுத்தப்பட்டுள்ளது, எனவே இந்த சோடியம் பொட்டாசியம் நடுத்தர மற்றும் சீசியம் 0.

79 உடன் தொடர்புடைய மதிப்பைக் கொண்டிருக்கும், எனவே கால அட்டவணையில் பட்டியல் எலக்ட்ரோ எதிர்மறை உறுப்பு மற்றும் மிகவும் எலக்ட்ரோநெக்டிவ் உறுப்பு.

இது

சீசியம் ஆகும்.

e ஒன்று தொடர்புடைய ஃவுளூரின் ஆகும், இது 3.

98 ஆகும், எனவே இந்த குறிப்பிட்ட இனம், இந்த எலக்ட்ரோ பாசிட்டிவ் அல்லது குறைவான எலக்ட்ரோநெக்டிவ் உறுப்பு மிக எளிதாக ஆக்சிஜனேற்றப்படும், மேலும் இது தொடர்புடைய எலக்ட்ரான் பரிமாற்ற எதிர்வினைக்கு வழிவகுக்கும் மற்றும் எலக்ட்ரான் பரிமாற்ற எதிர்வினையின் இருப்பு மூலம் ஆதரிக்கப்படும்.

ஆக்சிஜன் 3.

44 அல்லது ஃவுளூரின் 3.

98 போன்ற கால அட்டவணையின் மேல் வலது புறத்தில் உள்ள தொடர்புடைய பெரும்பாலான எலக்ட்ரோநெக்டிவ் கூறுகள், இந்த எதிர்வினையின் ஒரு குறிப்பிட்ட வழக்கில், ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடு உருவாவதை இப்போது நாம் காண்கிறோம்.

ஒரு கோவலன்ட் மூலக்கூறு எனவே இந்த குறிப்பிட்ட மூலக்கூறின் கோவலன்சி அதாவது ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடு ஓ பிணைப்பு மற்றும் hh பிணைப்பைக் கொண்டிருப்பதை நீங்கள் என்ன பார்க்கிறீர்கள், கோவலன்ட் பிணைப்பு உருவாக்கத்தில் பகுதி சார்ஜ் பரிமாற்றம் மட்டுமே உள்ளது.

ஹைட்ரஜன் மற்றும் ஆக்சிஜன் இடையே உள்ள எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி மதிப்புகளில் உள்ள வேறுபாடு ஒன்று 2.

20 மற்றும் மற்றொன்று 3.

44 ஆக்சிஜன் மற்றும் ஹைட்ரஜனின் பிணைப்புக்கு இடையேயான எலக்ட்ரான் ஜோடியைப் பகிர்வதன் மூலம் ஹைட்ரஜன் மற்றும் ஆக்சிஜனின் மீதான பகுதி சார்ஜ் உருவாக்கம் டெல்டா பிளஸ் மற்றும் டெல்டா மைனஸ் ஆகும்.

ஆக்சிஜனில் மைனஸ் சார்ஜ் ஆகும், எனவே

இது நமது நீர் மூலக்கூறுடன் ஒப்பிடும்போது இந்த ஹைட்ரஜன் மற்றும் இந்த மூலக்கூறில் உள்ள ஆக்சிஜனின் தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற நிலைக்கான ஒதுக்கீட்டைப் பெறலாம், எனவே நீர் மூலக்கூறும் ஒரு பொதுவான கோவலன்ட் ஆகும், எனவே இந்த டெல்டாவை நாம் வைத்திருக்கிறோம்.

கூடுதலாக டெல்டா பிளஸ் மற்றும் டெல்டா டெல்டா மைனஸ் சார்ஜ் இந்த ஆக்சிஜனில் இருப்பதால் இவை வழக்கமான கோவலன்ட் மூலக்கூறுகளாகும், இந்த இரண்டு தனிமங்களின் எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி மதிப்புகளில் உள்ள வேறுபாட்டின் காரணமாக நம்மிடம் பகுதி சார்ஜ் மட்டுமே உள்ளது, எனவே இந்த இரண்டு அணுக்களையும் வைத்திருக்கும் எலக்ட்ரான் ஜோடியை நோக்கி நகர்த்தப்படுகிறது.

ஆக்சிஜன் பக்கம் அதனால்தான் எதிர்மறை மின்னூட்டம் உருவாகிறது, ஏனெனில் ஹைட்ரஜன் இந்த எலக்ட்ரான் ஜோடிக்கு அதன் பங்கை இழக்கிறது.

ng delta நேர்மறை கட்டணம் இந்த ஹைட்ரஜனில் உருவாக்கப்பட்டுள்ளது, ஆனால் இந்த குறிப்பிட்ட சூழ்நிலையில் இருந்து இது பகுதி சார்ஜ் பிரிப்பால் ஏற்படுகிறது , அதனுடன் தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற நிலையின் அடிப்படையில் நாம் பேச முடியாது, ஆனால் இங்கே இந்த வகுப்பில் இந்த இனங்களின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையை ஒதுக்குவதில் மட்டுமே நாங்கள் ஆர்வமாக உள்ளோம்.

தனிமங்களின் இந்த ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகள் அல்லது அதனுடன் தொடர்புடைய ஹைட்ரஜன் மற்றும் ஆக்ஸிஜனை நாம் எவ்வாறு பெறுகிறோம் என்றால், இந்த குறிப்பிட்ட சார்ஜ் பிரிப்பு தொடர்கிறது என்று கருதுகிறோம், மேலும் இந்த குறிப்பிட்ட சார்ஜ் பிரிப்பு நமக்கு அனுமான அயனி பிணைப்பு மற்றும் கற்பனையான ஒன்றைக் கொடுக்கிறது.

அயனிப் பிணைப்பு நம்மை ஒரு முழுமையான சார்ஜ் பிரிப்புக்கு இட்டுச் செல்லும், எனவே முழுமையான மின்னேற்றப் பிரிப்பு

ஹூ உள்ள இடத்தில் நமக்கு ஏதாவது ஒன்றைக் கொடுக்கும், எனவே இது 1 கழித்தல் இதுவும் 1 கழித்தல் இது 1 பிளஸ் மற்றும் இது 1 பிளஸ் ஆகும் எனவே அனுமான அயனி பிணைப்பு உருவாக்கத்தில் அது ஹைட்ரஜன் பெராக்க்சைடு அல்லது நீர் மூலக்கூறாக இருந்தாலும், அதை முழுமையாகப் பெறுவோம் சார்ஜ் பிரிப்பு நடக்கலாம் மற்றும் ஏற்கனவே நேர்மறை மின்னூட்டத்தை பெற்றுள்ள இந்த h ஒரு யூனிட் நேர்மறை மின்னூட்டத்தை இங்கிருந்து அகற்றலாம் h கூட்டல் மற்ற ஹைட்ரஜனும் அதே தன்மை கொண்டது எனவே அது h plus ஆக இழப்பதன் மூலம் அங்கிருந்து இழக்கப்படும்.

எலக்ட்ரான் பரிமாற்றத்தின் காரணமாக நாம் ஏற்கனவே பார்த்த o2 2 மைனஸ் என்று பொருள்படும் தொடர்புடைய அயனியைப் பெறுவோம், எனவே முழுமையான எலக்ட்ரான் பரிமாற்றமானது இந்த குறிப்பிட்ட இனத்திற்கு o22 மைனஸ் இரண்டு h ப்ளஸ் உடன் கொடுக்கிறது

ஒரு கோவலன்ட் மூலக்கூறாக இருக்கக்கூடிய மூலக்கூறு ஆனால் ஒரு அனுமான எலக்ட்ரான் பரிமாற்றம் நடக்கலாம் என்று கருதினால் , இந்த கோவலன்ட் பிணைப்பிற்காக பகிரப்பட்ட ஜோடி எலக்ட்ரான்களிலிருந்து மிகவும் எலக்ட்ரோநெக்டிவ் அல்லது அதிக எலக்ட்ரோநெக்டிவ் பக்கத்திற்கு முழுமையான எலக்ட்ரான் பரிமாற்றம் நடைபெறலாம்.

இனங்கள் எனவே இந்த குறிப்பிட்ட விஷயம் பொதுவாக இந்த கால அட்டவணையை அடிப்படையாகக் கொண்ட பணியாகும் மற்றொரு உதாரணத்தை எடுத்துக் கொண்டால், இந்த ஃவுளூரின் 3.

98 ஆகவும், சிவப்பு நிறத்தில் இருக்கும் மேல்புறத்தில் இருக்கும் இந்த ஃப்ளோரைனையும் எடுத்துக் கொண்டால், இந்த ஃப்ளோரின் மற்றும்

இந்த ஃப்ளோரின் ஒரு கலவையுடன் சில பிணைப்பை உருவாக்கும் போது நாம் அனைவரும் அறிந்தது எது என்று.

இந்த குறிப்பிட்ட சார்ஜ் பிரிப்பு எப்படி நிகழ்கிறது, எனவே ஆக்ஸிஜன் மற்றும் ஃவுளூரின் இடையே உள்ள வேறுபாடு 3.

44 மற்றும் 3.

98 ஆக உள்ளது, எனவே பிரித்தல் f மைனஸில் எதிர்மறை மின்னூட்டப் பிரிப்பை ஏற்படுத்தும், எனவே f கழித்தல் எப்போதும் இருக்கும் எதிர்மறை மின்னூட்டம் மற்றும் இந்த o இரண்டு ப்ளஸ் ஆக இருக்கும், எனவே 2 மூலக்கூறில் ஆக்ஸிஜன் மையம்

இருப்பது மிகவும் அசாதாரணமானது, இது 2 பிளஸ் நேர்மறை மின்னூட்டத்தைப் பெற்றுள்ளது, இது மிகவும் அசாதாரணமானது, ஆனால் அது ஃவுளூரின் அணுவுடன் இணைக்கப்பட்டிருப்பதால் மற்றும் எங்கே சார்ஜ் பிரிப்பு வெவ்வேறு இயல்புடையது மற்றும் ஃவுளூரின் இந்த ஓஏ பிணைப்பின் எலக்ட்ரான் ஜோடியை ஃவுளூரைனை நோக்கி ஈர்க்கும், மேலும் அது எதிர்மறை மின்னூட்டத்தைப் பெறுகிறது, எனவே o டீ ப்ளூவைப் பெறுகிறது.

அதனால்தான் இந்த குறிப்பிட்ட இனத்தில் நேர்மறை மின்னூட்டம் பெறுவது அசாதாரணமானது அல்ல , இந்த o 2 2 மைனஸ் என்று நாம் பார்த்தோம், எனவே இந்த டையட்டோமிக் o2 மூலக்கூறின் தொடர்புடைய மூலக்கூறு சுற்றுப்பாதை படத்தைப் பற்றி நாம் கொஞ்சம் அறிந்திருந்தால், நம்மால் முடியும் என்று நமக்குத் தெரியும்.

மூலக்கூறு சுற்றுப்பாதைகளுக்கு ஒரு எலக்ட்ரானைத் தள்ளினால் , ஓ2 மைனஸ் கொண்ட இனத்தை நாம் உருவாக்க முடியும், இது நமது தொடர்புடைய சூப்பர் ஆக்சைடு அயனியாகும், எனவே சூப்பர் ஆக்சைடு அயனி உருவாகலாம், எனவே இது நமது சூப்பர் ஆக்சைடு அயனியாகும், எனவே இந்த சூப்பர் ஆக்சைடு அயனி உருவாகிறது, ஆனால் இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் நாம் பெறுவதை மாற்றுகின்றன.

அதிலிருந்து இது ஓ2 2 மைனஸாக உருவாகிறது, இது தொடர்புடைய பெராக்க்சைடு அயனியாகும், ஆனால் நமது ஓ2 மூலக்கூறு சுற்றுப்பாதையில் இருந்து ஒருவித எலக்ட்ரான் இழப்புக்கு செல்கிறது, அதாவது மைனஸ் ஒரு எலக்ட்ரானைக் குறிக்கிறது.

சில நேர்மறை மின்னூட்டம்

அதனால் ஓ2 பிளஸ் ஆக இருக்கும், எனவே இந்த ஓ2 பிளஸ் ஆக்ஸிஜன் அயன் அயனியாகும், இது சில இருப்புகளைக் கொண்டிருக்கலாம், எனவே இந்த ஓ வேறுபட்டிருக்கலாம் ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகள் எனவே இதை நாம் சமன் செய்யலாம், ஏனென்றால் ஓ என்பது நிலையான உறுப்பு என்று கருதினால், மற்ற சேர்மங்கள் க்ளஸ் போன்ற ஃப்ளோரின் போன்ற ஹைட்ரஜன் மற்றும் பிற அனைத்து வேறுபட்ட ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளுடன் இணைந்து உருவாகின்றன.

இந்த ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகள் ஆக்ஸிஜனின் குறிப்பிட்ட ஆக்சிஜனேற்ற நிலை மற்றும் இந்த ஆக்ஸிஜனுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ள மற்ற உயிரினங்கள் அல்லது பிற உறுப்புகளை ஒதுக்குவதில் முக்கியமானது,

எனவே இந்த பவுலிங் அளவை அடிப்படையாகக் கொண்டு நாம் வேறுபாடுகளைப் பெறுகிறோம் என்று கருதினால்,

பாலின் அளவிலான எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி தொடர்புடைய இரசாயனப் பிணைப்புகளைப் பற்றி கொஞ்சம் சொல்லலாம், எனவே பிழை உள்ளது லினஸ் லைனஸ் ஃபவுலிங் லினஸ் சரி, எனவே எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டியில் வேறுபாடு உள்ளது, எனவே நாம் கருத்தில் கொண்டால், a மற்றும் b மற்றும் a ஆகியவற்றுக்கு இடையே பிணைப்பு உருவாகிறது.

அளவிலிருந்து ஒரு குறிப்பிட்ட எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி மற்றும் அதனுடன் தொடர்புடைய வேறுபாட்டை இப்போது நாங்கள் கருதுகிறோம்

நீர் மூலக்கூறில் அல்லது ஹைட்ரஜன் பெராக்க்சைடில் கோவலன்ட் பிணைப்பைக் கொண்டிருக்கும் போது, சார்ஜ் பிரிப்பு ஒரு சிறிய அளவு சார்ஜ் பிரிப்பு இருப்பதாகக் கருதுகிறோம், எனவே எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி என்றால், நாம் இங்கு பார்த்த தொடர்புடைய பிணைப்பின் தொடர்புடைய தன்மையை வேறுபாடு நமக்குத் தெரிவிக்கும்.

வித்தியாசம் அதிகம் இல்லை , டெல்டா பிளஸ் மற்றும் டெல்டா மைனஸ் சார்ஜ் பிரிப்பு மட்டுமே கிடைக்கிறது, எனவே இந்த ஸ்லைடில் உள்ள குறிப்பிட்ட அட்டவணையில் உள்ளதைப் போல நாம் இதை அட்டவணைப்படுத்தலாம்.

பிணைப்பு துருவமற்றது, எனவே இந்த ஹைட்ரஜன் பெராக்க்சைடு அல்லது நீர் மூலக்கூறு இருக்கும் போது அது வேறு எந்த எதிர்வினையும் செய்யவில்லை என்றால், அதாவது சில வெளிப்புற முகவர் சேர்க்கப்படாமல் அவை துருவமற்ற கோவலன்ட் பிணைப்பாக இருக்கும், ஆனால் சில எதிர்வினைகள் நடைபெறுகின்றன என்று நாம் கருதினால் சில a நீர் மூலக்கூறுடன் வினைபுரிகிறது, அப்போது இந்த குறிப்பிட்ட துருவமற்ற தன்மை இருக்காது மற்றும் துருவமற்ற இயல்பு அழிக்கப்பட்டு , முழுமையான எலக்ட்ரான் பரிமாற்றம் ஒரு தொடர்புடைய துருவ கோவலன்ட் பிணைப்பை உருவாக்குகிறது அல்லது இறுதியில் இந்த h ஐ h plus ஆக வெளியிடலாம் hc1 இதை 1 கழித்தல் 1 கூட்டல் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை ஒதுக்கினால் நாம் அனைவரும் அறிவோம், ஆனால் இது ஒரு பொதுவான வாயு மூலக்கூறு எனவே இந்த வாயு மூலக்கூறு கோவலன்ட் தன்மையைக் கொண்டுள்ளது, ஏனெனில் இந்த எலக்ட்ரானானது குளோரின் அணுவைக் கொடுக்கும் தீவிர ஜோடி எலக்ட்ரானால் பகிர்ந்து கொள்ளப்படுகிறது.

ஒரு கோவலன்ட் பிணைப்புக்கு உயர்கிறது, ஆனால் நாம் அதைக் கரைக்கும் போது இந்த ஹெச்சிஎல் மீது எச்.

சி.

எல் இருந்தால் a மற்றும் அது தண்ணீருடன் வினைபுரிகிறது, எனவே இது சில எதிர்வினைகளை உருவாக்கும், எனவே இந்த எதிர்வினை இந்த c1 இன் தொடர்புடைய நீக்கத்திற்கு வழிவகுக்கிறது

எச்.

சி.

எல் யூனிட்டிலிருந்து கழித்தல், எனவே இந்த எச்.

சி.

எல் வாயுவானது தண்ணீரில் கரைந்து, எச்.

சி.

எல் இன் அக்வா கரைசலைப் பெறுகிறோம், எனவே எச்.

சி.

எல்-யின் அக்வஸ் கரைசல் c1 மைனஸை உருவாக்கும் மற்றும் அது r ஆக இருக்கும்.

இந்த நீர் மூலக்கூறால் h3o ப்ளஸ் உருவாகும் வகையில் h plus ஆக மாற்றப்பட்டது, எனவே இந்த வழக்கமான இயல்பு

இந்த நீர் மூலக்கூறுடன் வினைபுரியும் போது இந்த hclக்கு துருவமற்ற அல்லது சற்று துருவப் பிணைப்பாக முதலில் உள்ளது சோடியம் குளோரைடு c வழக்கில் காணப்படும் ஒரு பொதுவான அயனி வகை பிணைப்புக்கு, ஏனெனில் சோடியம் குளோரைடு தண்ணீரில் கரைக்கப்படும் போது அது na பிளஸ் மற்றும் c1 மைனஸ் என பிரிந்துவிடும் என்பதை நாம் அறிவோம், எனவே ஒன்றிலிருந்து சென்றால் இந்த விஷயத்தின் தன்மையை மாற்றலாம்.

வேறுபாட்டைப் போலவே மற்றொன்றுக்கு குறிப்பிட்ட எதிர்வினை பூஜ்ஜியத்திலிருந்து 0.

5 வரையிலான வரம்பிற்குள் இருந்தால், அது 0.

6 முதல் 1.

9 வரை இருந்தால் துருவமற்ற கோவலன்ட் பிணைப்பைப் பெறுகிறோம், எனவே ஒரு துருவ

கோவலன்ட் பிணைப்பைப் பெறுகிறோம், எனவே சார்ஜ் பிரிப்பு பொருந்தும்.

2 க்கு மேல் உள்ளது அது ஒரு அயனிப் பிணைப்பாக இருக்கும், எனவே உங்களிடம் சோடியம் மற்றும் குளோரின் உள்ளது என்று நாங்கள் கருதினால் சோடியம் குளோரின் பிரிப்பு இரண்டுக்கு மேல் இருக்கும் மற்றும் சோடியம் c இன் விஷயத்தில் இருக்கும் பொதுவான அயனிப் பிணைப்பு உங்களிடம் இருக்கும்.

குளோரைடு மற்றும் ஆக்சிஜனேற்ற நிலையின் ஒதுக்கீடு na என்பது na ஒன் பிளஸ் மற்றும் c1 என்பது c1 ஒன் மைனஸ் ஒகே என தெளிவாக வரையறுக்கப்பட்டுள்ளது, எனவே இந்த குறிப்பிட்ட வகை பிணைப்பு வகையின் சார்பு அடிப்படையில் இரண்டு அளவுருக்களால் நிர்வகிக்கப்படுகிறது அதாவது நாம் எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி அடிப்படையில் பேசுகிறோம் எனவே எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி வேறுபாடு மற்றும் சராசரி எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி உள்ளது, எனவே இந்த இரண்டு அளவுருக்கள் கட்டுப்படுத்தும் அளவுருக்களாக இருந்தால், இந்த மூலக்கூறுகளின் இந்த குறிப்பிட்ட தன்மையை இது அயனி கலவையா அல்லது கோவலன்ட் கலவையா என வரையறுக்கலாம்.

nacl ஆனது பிணைக்கப்பட்ட அணுக்களின் பகுதியளவு மின்னூட்டங்களால் ஆளப்படுகிறது, மேலும் இந்த குறிப்பிட்ட பாத்திரம் நமக்கு ஒரு பொதுவான மாற்றம் இருந்தால், ஆனால் இங்கே நாம் கருதும் மற்றொரு பாத்திரம் உலோகத் திருத்தம் ஆகும், அதாவது இரண்டும் சோடியமாக இருந்தால், சோடியம் இருந்தால் மற்றொரு சோடியம் உள்ளது, அது உலோக சோடியம் என்று பொருள்படும், எனவே மீண்டும் உங்களுக்கு அதிக வித்தியாசம் இல்லை தொடர்புடைய

எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டியில் நாம் எதையாவது பெறுகிறோம், ஆனால் இது c12 அல்லது h2

ஹைட்ரஜன் மூலக்கூறு அல்லது குளோரின் மூலக்கூறில் கிடைக்கும் வகை அல்ல, ஆனால் இங்கே இந்த வழக்கமான உலோகத் தன்மை அதிக ஆக்கிரமிக்கப்பட்ட மூலக்கூறு சுற்றுப்பாதைகளால் நிர்வகிக்கப்படும், எனவே நாம் எடுக்க வேண்டும்.

இவற்றின் மூலக்கூறு சுற்றுப்பாதை படத்தின் உதவி மற்றும் அதிக ஆக்கிரமிக்கப்பட்ட மூலக்கூறு சுற்றுப்பாதை மற்றும் குறைந்த ஆக்கிரமிக்கப்படாத மூலக்கூறு சுற்றுப்பாதைக்கு இடையே உள்ள இடைவெளி பேண்ட் இடைவெளியை உருவாக்கும், மேலும் அந்த பேண்ட் இடைவெளி உங்களுக்கு சில உலோகத் தன்மையைக் கூறும், எனவே கடத்துகை பட்டைகள் மற்றும் அந்த பட்டைகள் உருவாகின்றன.

பொதுவாக ஒரு உலோகப் பிணைப்பிற்குச் செல்லும், அது வெவ்வேறு வகையைச் சார்ந்தது, மேலும் சார்பின் தன்மையானது பிணைப்பு வகையின் மாறுபாட்டைப் பகுத்தறிவுபடுத்துவதை அனுமதிப்பதை நாம் அடிப்படையில் பார்க்கிறோம்.

பல்வேறு வகையான மூலக்கூறுகள் எனவே இந்த எடுத்துக்காட்டுகளில் சிலவற்றைப் பார்க்கிறோம், எனவே அடிப்படையில் ஒரு முக்கோணம் ஒரு டெர்னார் y சதி மற்றும் இந்த முக்கோணம் அடிப்படையில் சில பைனரி சேர்மங்கள் அல்லது மெக்னீசியம் ஹைட்ரைடு அல்லது லித்தியம் ஹைட்ரைடு போன்ற மும்மை சேர்மங்களின் எடுத்துக்காட்டுகளைத் தவிர வேறில்லை.

இந்த f_2 h_2 மற்றும் c_{12} எங்களிடம் இருக்கும் மதிப்புகள், எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டியில் இந்த வேறுபாடு எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டிகளில் உள்ள டெல்டா மதிப்புகள் 0 ஆகும், ஆனால் அதனுடன் தொடர்புடைய சராசரி எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி 2. 5 வரம்பில் அதிகமாக உள்ளது, அதனால்தான் இந்த f_2 மற்றும் பிற அனைத்து உயிரினங்களும் நெருக்கமாக உள்ளன.

கோவலன்ட் தன்மைக்கு மற்றும் இந்த குறிப்பிட்ட கோவலன்ட் தன்மை நமது o_2 மூலக்கூறுக்கும் உங்கள் br_2 மூலக்கூறுக்கும் செல்லுபடியாகும், எனவே இந்த கோடு வழியாக சென்றால், இந்த இனம் 2 போன்ற பிற பைனரி இனங்களும் உருவாகி வருவதை இப்போது காண்கிறோம்.

இடையில் நீர் இருக்கிறது என்பதை நாங்கள் புரிந்துகொள்கிறோம், எனவே உங்களுக்கு இதில் சில இணைவுத் தன்மை உள்ளது நீர் மூலக்கூறு ஆனால் உங்களிடம் சில சார்ஜ் பிரிப்பு உள்ளது மற்றும் அந்த சார்ஜ் பிரிப்பு அடிப்படையில் சில உதாரணங்களை தருகிறது.

2 இன் வரம்பு ஆனால் வித்தியாசம் சிறியது, எனவே இந்த கோவலன்ட்டிலிருந்து அயனி பக்கத்திற்கு நாம் செல்லும்போது, சிறிய கட்டணம் உள்ளது, எனவே நம் சீசியம் புளோரைடு f_2 இலிருந்து csf க்கு நகரும்போது இந்த மூலக்கூறுகளின் தன்மை மாறுவதைக் கணலாம்.

வழக்கமான அயனிச் சேர்மம், அதனால் இந்த சீசியம் ஃவுளூரைடு இருக்கும் என்பது அனைவருக்கும் தெரியும், இது நமது சோடியம் குளோரைடுக்கு மிகவும் ஒத்ததாக இருக்கும், எனவே நாம் எதை மாற்றுகிறோமோ அது மற்ற உறுப்புகளின் இருப்பை மாற்றுகிறது, எனவே மற்ற உறுப்புகளை மாற்றும்போது நாம் அங்கிருந்து நகர்கிறோம்.

மறுபுறம், அதனுடன் தொடர்புடைய எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி மதிப்புகளில் உள்ள வேறுபாட்டிலிருந்து இதை ஒதுக்குவது சில நேரங்களில் மிகவும் நேரடியானது, ஆனால் அது எப்போதும் அவ்வளவு எளிதல்ல என்று நாம் கண்டால்

இந்த brf மற்றும் clf போன்ற இனங்கள் நமக்கு கிடைத்தால், இந்த குறிப்பிட்ட விஷயம் இன்னும் ஒரு உதாரணம் நமது clf மற்றும் ஒன்று br cl எனவே எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டிக்கான தொடர்புடைய மதிப்புகளைப் பார்த்தால் நாம் கண்டுபிடிப்போம், ஏனெனில் ஏற்கனவே நம்மிடம் உள்ளது.

நீங்கள் எச்.

சி.

எல் அல்லது எச்.

பி.

ஆர்.

ஐ எப்படிக் கருதுகிறீர்கள், இது 1 பிளஸ் ஆக இருக்கும், இது 1 மைனஸாக இருக்கும் அதே போல ஹெஸ்பிஆர்க்கும் இது 1 பிளஸ் மற்றும் 1 மைனஸ் ஆகும், ஆனால் இதைப் பற்றி என்ன, இந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்தில் சிஎல்எஃப் அப்படித்தான் இருக்கும்.

1 கூட்டாக இருத்தல் ஒன்று கழித்தல் அல்ல, ஏனெனில் உங்களுக்கு ஃவுளூரின்லிருந்து எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி வேறுபாடு உள்ளது, எனவே ஃவுளூரின் ஒரு கழித்தல் மின்னூட்டத்தைப் பெறும், எனவே இவை வழக்கமான இடை-ஆலசன் சேர்மங்களாகும், இந்த ஆலசன் சேர்மங்களுக்கிடையில் தொடர்புடைய சார்ஜ் பிரிப்பு மற்றும் ஆக்சிஜனேற்றம் ஒதுக்கப்படும்.

பிஆர்சிஎல்- க்கு இதேபோல் குளோரின் மீது ஃவுளூரின் மீது நிலை இருந்தால், பீர் ஒன் பிளஸ் ஆகவும், சிஎல் ஒரு மைனஸ் ஆகவும் இருக்கும், எனவே அனைமென்ட் எப்போதும் தொடர்புடைய டெல்டா வாவை மனதில் கொள்ள வேண்டும்.

தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளை ஒதுக்குவதற்கான அனைத்து விஷயங்களின் லூஸ், எனவே இந்த குறிப்பிட்ட பிணைப்பு பொதுவான ஒத்த உலோக இனங்கள் என்பதை நாம் காண்கிறோம், எனவே உலோக இனங்களுக்கிடையேயான அனைத்து உலோகக் கூறுகளும் உலோகம் மற்றும் உலோக விஷயங்களில் நமக்கு எந்தப் பிரிப்பும் இல்லை.

எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி பிரிப்பு அதிகம் இல்லை,

அதனால் நாம் எந்த மின்னழுத்த பிரிவினையையும் காண மாட்டோம் அல்லது தொடர்புடைய கடத்தல் பட்டை மற்றும் வேலன்ஸ் பேண்டிற்காக நாம் பார்க்கும் வெவ்வேறு பட்டைகளில் உள்ளமைக்கப்படுகிறோம், எனவே நீர் ஆக்சிஜனேற்றத்தின் விஷயத்தில் நாம் இப்போது பார்க்கிறோம் தொடர்புடைய o2 மூலக்கூறின் உருவாக்கத்திற்காக நீர் ஆக்சிஜனேற்றப்படுகிறது, மேலும் அந்த குறிப்பிட்ட o2 மூலக்கூறு நமது தொடர்புடைய ஆக்சிஜனேற்ற எதிர்வினையாகும், எனவே அதே நேரத்தில் இந்த o2 உற்பத்திக்கான நீரின் ஆக்சிஜனேற்றத்தின் மூலம் குறிப்பிட்ட எலக்ட்ரானை நீர் பெற்றால், ஒளிச்சேர்க்கைக்கு நமக்கு என்ன கிடைக்கும் இந்த எலக்ட்ரான்களை உட்கொள்ளக்கூடிய ஏதாவது ஒன்று அங்கே இருக்க வேண்டும் h ஆனது ஆக்சிஜனேற்றத்திற்கான முதல் கட்டத்தில் உற்பத்தி செய்யப்படுகிறது, எனவே இது தொடர்புடைய புரோட்டான்கள் அல்லது h ப்ளஸ் அல்லது ஹைட்ரஜன் வாயுவை உருவாக்கும் ஹைட்ரஜன் அயனி அல்லது ஹைட்ரஜன் மூலக்கூறை குறைக்கும் செயல்முறையின் மூலம் உட்கொள்ளலாம், எனவே ஒட்டுமொத்த எதிர்வினை நீர் ஆக்சிஜனேற்ற எதிர்வினைக்குத் தவிர வேறில்லை.

நாம் ஹைட்ரஜனின் உற்பத்தியைக் கொண்டிருக்க வேண்டும், அதனுடன் தொடர்புடைய o2 ஐயும் கொண்டிருக்க வேண்டும், எனவே இது நீர் பிளவு எதிர்வினை என்றும் அழைக்கப்படுகிறது, எனவே குறிப்பிட்ட நீர் பிளவு எதிர்வினை என்பது இந்த o2 ஐப் பெறும் மற்றொரு எதிர்வினை, அதாவது ஒளிச்சேர்க்கைக்கு o2 உற்பத்தி ஆகும்.

ஆனால் ஒளிச்சேர்க்கையின் போது ஹைட்ரஜன் உற்பத்தி இல்லை, ஏனெனில் இந்த ஹைட்ரஜன் தொடர்புடைய குறைப்புக்கு சமமான குறைப்பு co2 மூலக்கூறால் உட்கொள்ளப்படுகிறது, மேலும் அந்த co2 மூலக்கூறு குளுக்கோஸின் உற்பத்திக்கு பொறுப்பாகும், எனவே இந்த குறிப்பிட்ட செயல்முறையை நாம் அங்கு பார்க்கிறோம், இது ஒரு இயற்கையான செயல்முறையாகும். ஒரு புகைப்பட அமைப்பு இரண்டாகவும் கருதப்படுகிறது மற்றும் இது தாவரங்களால் வழங்கப்படுகிறது, எனவே இந்த ப மூட்டு எதிர்வினை நமக்கு புரோட்டான்களை வழங்குகிறது, எனவே இந்த புரோட்டான்கள் உருவாகின்றன மற்றும் ஒளிச்சேர்க்கை செயல்முறைக்கான எலக்ட்ரான்கள் மற்றும் வளிமண்டலத்திற்கு ஆக்சிஜனை வெளியிடுகின்றன, அதனால்தான் ஆக்சிஜனை வெளியிடுகிறோம்.

இயற்கையானது நமக்கு என்ன செய்கிறது என்பது ஒரு பொதுவான ஆக்சிஜனேற்ற எதிர்வினை உள்ளது, எனவே இந்த ரெடாக்ஸ் வினையின் இந்த குறிப்பிட்ட வகுப்பில் நாம் எதைப் பார்க்கிறோம் என்றால், நம்மிடம் சில பொருள் இருக்க முடியும் மற்றும் அது மற்ற பொருளை ஆக்சிஜனேற்றம் திறனைக் கொண்டுள்ளது மற்றும் ஆக்சிஜனேற்றம் என்று கூறப்படுகிறது.

மற்றொன்றை ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யலாம், எனவே அது ஆக்சிஜனேற்ற முகவர் அல்லது ஆக்சிஜனேற்றம் அல்லது ஆக்சிஜனேற்றம், எனவே அது என்ன செய்கிறது, அது அடிப்படையில் மற்ற அமைப்பு அல்லது பிற பொருளிலிருந்து எலக்ட்ரான்களை நீக்குகிறது, எனவே எலக்ட்ரானைப் பெறும்போது அந்த ஆக்சிஜனேற்றம் தானாகவே குறைக்கப்படும்.

குறைக்கப்பட்டது எனவே ஆக்சிடன்ட்களின் சில உதாரணம் கிடைத்தால், எனவே நீங்கள் குணாதிசயமாக தெரிந்து கொள்ள வேண்டும், ஏனென்றால் எங்கள் அடுத்த வகுப்பில் சில கிடைத்தால் அதைப் பார்ப்போம் mno4 மைனஸ் என்று சொல்லலாம், அதாவது k mno4 அல்லது வேறு சில உலோக இனங்கள் பொட்டாசியம் பெர்மாங்கனேட்டிலிருந்து பெறப்பட்ட அயனி ஆகும், அதாவது ஆஸ்மியம் டெட்ராக்சைடு போன்ற உலோக ஆக்சைடுகள், நம்மிடம் என்ன இருக்கிறது என்பதை பொதுவாக நாம் அதற்குரிய ஆக்சிஜனேற்றத்தை ஒதுக்கலாம்.

mn இல் குரோமியமும் உள்ளது என்று கூறுகிறது, மேலும் இது பொதுவான ஆஸ்மியம் உள்ளது, எனவே இந்த எல்லா நிகழ்வுகளிலும் நாம் பார்ப்பது என்னவென்றால், நம்மிடம் ஆஸ்மியம் டெட்ராக்சைடு இருந்தால், இரும்புக் குழுவில் ஆஸ்மியம் உள்ளது, எனவே இரும்பு ருத்தேனியம் உள்ளது.

எங்களிடம் ஆஸ்மியம் உள்ளது, எனவே உங்களிடம் டெட்ராக்சைடு இருப்பது சாத்தியம், மேலும் எங்களிடம் கரோ3 உள்ளது, எனவே இவற்றை ஆக்சைடுகள் என்று ஒதுக்கினால், இந்த ஆக்சைடுகள் உள்ளன, எனவே இந்த ஆக்சைடுகளுக்கான ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகளை o2 கழித்தல் என ஒதுக்கலாம்.

எனவே வெளிப்படையாக குரோமியம் ஒரு ஹைக்ஸாவலன்ட் மற்றும் ஆஸ்மியம் 8 பிளஸ் ஆகும்,

எனவே இந்த ஆக்சிஜனேற்றம் குரோமியம் 0 அல்லது ஆஸ்மியம் 0 இல் இருந்து நாம் அங்கு எதை அடைவது என்பது அவ்வளவு எளிதானது அல்ல, ஏனெனில் இங்குள்ள ஆறு எலக்ட்ரான்களும் இங்குள்ள எட்டு எலக்ட்ரான்களும் நம்மை ஆஸ்மியம் பூஜ்ஜியத்தில் இருந்து ஆஸ்மியம் டெட்ராக்சைடுக்கு கொண்டு செல்லும் குரோமியத்தின் சாத்தியமான ஆக்சிஜனேற்ற நிலை இதுவும் ஆஸ்மியத்தின் அதிகபட்ச ஆக்சிஜனேற்ற நிலையாகும், மேலும் எங்களிடம் குரோமியத்தில் எந்த எலக்ட்ரானும் இல்லை, ஆஸ்மியத்தில் எந்த எலக்ட்ரானும் இல்லை, எனவே இந்த ஆக்சிஜனேற்ற நிலையைத் தாண்டி நம்மால் செல்ல முடியாது, மற்ற விஷயம் அதைச் செய்ய முடியும்.

எலக்ட்ரான்களை எளிதில் ஏற்றுக்கொள்வதால், எலக்ட்ரானுடன் கூடிய எலக்ட்ரானை ஏற்க முடியும், அதனால் அது ஒரு நல்ல ஆக்சிஜனேற்றியாக செயல்பட முடியும், மேலும் குறைந்த ஆக்சிஜனேற்ற நிலைக்கு கீழே செல்கிறது.

எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி உங்கள் o2 உங்கள் f2 உங்கள் c12 மற்றும் br2 ஐ மதிப்பிடுகிறது, இதனால் கூடுதல் எலக்ட்ரான்களைப் பெற முடியும், எனவே இவை ஆக்சிஜனேற்ற முகவர்கள் அல்லது ஆக்சிஜனேற்றமாகும்.

இவை எப்படி எலக்ட்ரானையும் ஏற்க முடியும் என்பதால், o2 எலக்ட்ரானை ஏற்க முடியும் என்பதை நாம் ஏற்கனவே பார்த்தோம், அது ஒரு முதல் இரண்டு கழித்தல் வரை இரண்டு எலக்ட்ரான்களை ஏற்கலாம் அல்லது இரண்டு ஹைட்ராக்சைடு அயனியை உடைக்கலாம் அல்லது நீர் மூலக்கூறைப் போலவே ஃவுளூரின் குளோரின் மற்றும் புரோமினும் ஏற்றுக்கொள்ளலாம்.

எலக்ட்ரான் ஃவுளூரைடுக்கு குளோரைடுக்கு புரோமைடுக்கு நகர்த்துகிறது, எனவே எலக்ட்ரோநெக்டிவிட்டி இது எலக்ட்ரானை எளிதில் ஏற்றுக்கொள்ளும் மற்றும் அவை நல்ல ஆக்சிஜனேற்றிகளாகும், ஏனெனில் அவை எளிதில் குறைக்கப்படுகின்றன, எனவே இந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்தில் தலைகீழ் மற்ற செயல்முறை எதிர்மாறாக இருப்பதைக் காண்கிறோம்.

இந்த ஆக்சிடென்ட்களில் இவை அனைத்தும் ரிடக்டண்ட்கள் எனவே ரிடக்டண்ட்கள் தான் ரிடக்டண்டுகள், எனவே ரிடக்டண்ட்கள் என்பது கால அட்டவணையின் இடது புறம் அல்லது இடது புறம் கீழ்புறம் உள்ள கால அட்டவணையில் இருந்து பார்க்க மிகவும் எளிதானது.

சோடியம் மெக்னீசியம் இரும்பு துத்தநாகம் மற்றும் அலுமினியம் எலக்ட்ரான்களை எளிதில் தானம் செய்ய முடியும், எனவே இந்த சில உலோகங்கள் இவை என்பதை நாம் அறிந்தால்.

இயற்கையில் வன்முறையான சில எதிர்வினைகளுக்கு பொறுப்பாகும், ஏனென்றால் சோடியம் தண்ணீருடன் வினைபுரிந்தால் வன்முறையாக இருக்கும் என்பதை நாம் அறிவோம், ஏனெனில் அது உடனடியாக இந்த நீரின் தொடர்புடைய எரியும் செயல்முறைக்கு கண்களைத் தருகிறது, மேலும் அது உடனடியாக தொடர்புடைய குறைப்பு எதிர்வினைக்கு செல்லலாம்.

மற்ற இனங்களுக்கு தொடர்புடைய எலக்ட்ரான்கள் எலக்ட்ரான்களை உடனடியாக தானம் செய்ய முடியும், எனவே அதனுடன் தொடர்புடைய துத்தநாகம் மற்றும் தனிம நிலையில் உள்ள துத்தநாகம் அல்லது துத்தநாகத்தில் நாம் கருத்தில் கொள்ளக்கூடிய உலோக நிலை ஆகியவை ஒரு பொதுவான இனம் மற்றும் நேரடி எதிர்வினையாகும்.

இந்த குறிப்பிட்ட வினையின் ஆய்வக உதாரணம் இந்த அயோடின் திடமான ஒன்று என்பதை நாம் அனைவரும் அறிவோம், அயோடின் கருப்பு துகள்கள் அயோடின் திடமானது, எனவே துத்தநாகத்திற்கும் இரும்புக்கும் இடையிலான தொடர்புடைய ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைகளின் அடிப்படையில் நாம் கருத்தில் கொண்டால்,

இந்த குறிப்பிட்ட துத்தநாகம் ரிடக்டண்ட் என்பதை நாம் காண்கிறோம்.

எலக்ட்ரான்களை தோற்றுவிக்கிறது, எனவே எலக்ட்ரான் ஓட்டம் துத்தநாகத்திலிருந்து அயோடின் வரை நடைபெறுகிறது மற்றும் நேரடியாக நாம் b துத்தநாகம் மற்றும் இருவகை துத்தநாகத்தின் இருப்பைக் குறைப்பதன் மூலம் துத்தநாகம் மற்றும் இந்த துத்தநாகப் பொடியை நாம் நேரடியாக உருவாக்குகிறது.

எத்தனாலில் இவற்றின் தீர்வு எத்தனாலில் உள்ளது, ஏனென்றால் நீங்கள் இதை கரைக்க வேண்டும் என்றால் சில வெப்ப வினைகள் கிடைக்கும்,

அதனால் எதிர்வினை வெளிவெப்பமாக இருக்கும், எனவே எதிர்வினையில் துத்தநாக அயோடைடை உற்பத்தி செய்வதன் மூலம் வெப்பம் விடுவிக்கப்படும்

, அது எத்தனால் ஊடகத்தில் இருப்பதால் இது இருக்கும்.

தீர்வு எனவே எத்தனால் கரைசலில் உள்ள இந்த குறிப்பிட்ட விஷயம் மற்றும் இந்த எத்தனால்

கரைசலை நாம் ஆவியாக்குவதற்குச் சென்றால், ஆவியாதல் சில வெள்ளை தூள்களை உருவாக்கும், எனவே துத்தநாகம் மற்றும் அயோடின் நேரடி எதிர்வினையிலிருந்து ஒரு பொதுவான உலோக உப்பைப் பெறுகிறோம் மற்றும் தொடர்புடைய ரெடாக்ஸின் ஒரு பொதுவான எடுத்துக்காட்டு.

அதனால்தான் துத்தநாகம் தூள் வடிவில் இருக்கிறதா, அது ஒரு துத்தநாகத் துகள்களாக இருந்தாலும் அல்லது துத்தநாகக் கம்பியாக இருந்தாலும் சரி, ஏனெனில் இது ஒரு குறிப்பிட்ட இனம்.

nt மின்வேதியியல் செல்கள் பேட்டரியிலும் உள்ளது, ஏனெனில் துத்தநாகம் ஆக்சிஜனேற்றம் அடையும் போக்கைக் கொண்டிருப்பதால், அது நமக்கு இலவச எலக்ட்ரான்களை வழங்க முடியும், மற்ற இனங்கள் உலோகத்தை மட்டுமல்ல, ஹைட்ரைடு பரிமாற்ற எதிர்வினைகளையும் சந்திக்கும் கரிம வேதியியலில் நாம் அதிகம் பயன்படுத்தும் சோடியம் போரோஹைட்ரைடு அல்லது லித்தியம் அலுமினியம் ஹைட்ரைடு போன்ற உதிரிபாகங்கள் அடிப்படையில் ஹைட்ரஜன் வாயுவை மட்டுமின்றி, ஹைட்ரைடு அயனியான h மைனஸையும் வழங்குகிறது.

இந்த இனம் மிகவும் பயனுள்ளதாக இருக்கிறது, எனவே ஹைட்ரைடுகள் மிகவும் நல்ல ரிடக்டண்ட்ஸ் மற்றும் தொழில்துறை ரீதியாக முக்கியமான சில இனங்கள் ஹைட்ரஜன் வாயுவாகும், எனவே ஹைட்ரஜன் வாயு நமக்கு எப்போதும் தேவைப்படுகிறது, ஏனெனில் வாயு குறைக்கும் முகவராக இருப்பதால் வாயு குறைப்பு எதிர்வினைக்கு தேவையான எலக்ட்ரானை வழங்கும்.

மற்றும் அந்த வாயு தொடர்புடைய எலக்ட்ரானை உருவாக்கும் வினையூக்கியாகக் கருதப்படும் சில உயிரினங்களின் முன்னிலையில் உள்ள அமைப்பு, அதாவது இந்த h2 ஐச் செயல்படுத்துதல் தேவைப்படுகிறது, ஏனெனில் ஹைட்ரஜன் மூலக்கூறு hh பிணைப்பைக் கொண்டிருப்பதை நாம் அறிவோம், எனவே பல்லேடியம் பிளாட்டினம் மற்றும் நிக்கல் வினையூக்கியைப் பயன்படுத்தி இந்த h2 ஐச் செயல்படுத்துவது பயனுள்ளதாக இருக்கும் மற்றும் ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் செயல்படுத்தப்பட்ட ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் கரிம வேதியியலுக்கான குறைப்பா அல்லது எலக்ட்ரான் பரிமாற்ற எதிர்வினைக்கான குறைப்பா என்பதை மாற்றும், எனவே இந்த குறிப்பிட்ட விஷயத்தை நாம் அரிப்பின் அடிப்படையில் பார்த்தோம், அதாவது அரிப்பு என்பது உங்கள் கணினியில் இரும்பு இருந்தாலோ அல்லது இரும்புக் குழாயிலோ எங்களிடம் ஏதேனும் இருந்தால் அல்லது துத்தநாகம் எங்காவது இருந்தால், அது சீரழிந்து துத்தநாக அயனி அல்லது இரும்பு அயனிகளை உருவாக்குவதால், அது கண்டிப்பாக அரிப்பைப் பெறும்.

ஆக்சிஜனேற்ற ஆக்சிஜன் சுற்றுச்சூழலில் உள்ளது, எனவே இரும்பு அல்லது துத்தநாகத்தின் சீரழிவு அல்லது ஏதேனும் மற்ற உலோகம் தொடர்புடைய பாறை சரம், இது இரும்பு ஆக்சைடுகளின் உருவாக்கத்திற்கான பொதுவான பெயர் மற்றும் ஒரு பொதுவான மின்வேதியியல் அரிப்புக்கு ஒரு பொதுவான எடுத்துக்காட்டு, எனவே ஆக்சிஜன் மற்றும் ஈரப்பதம் பொதுவாக சுற்றுச்சூழலுக்கு கிடைக்கக்கூடிய மின் வேதியியல் கலத்தை அமைக்கும்.

எலக்ட்ரான் பரிமாற்ற எதிர்வினை எனவே இந்த எதிர்வினைகள் அனைத்தும் அடிப்படையில் இந்த fe2o3 உருவாவதற்கும்

, சில இரசாயன அல்லது மின் வேதியியல் வினையின் மூலமும் பெறுகிறோம், எனவே அரிப்பு என்பது நாம் பார்க்கும் இயற்கையான செயல்முறையாகும்.

தொடர்புடைய தாது அல்லது தாதுக்கள் அல்லது சில சமயங்களில் சல்பைடுகளும் உதவலாம் மற்றும் சுற்றுச்சூழலின் மூலம் இந்த செயல்முறையின் மூலம் இந்த பொருட்களை படிப்படியாக அழிக்கலாம், அதாவது நீர் மற்றும் ஆக்சிஜன் மூலக்கூறுகளின் இருப்பு ஒரு ரெடாக்ஸ் எதிர்வினைக்கு ஒரு பொதுவான உதாரணத்தை கொடுக்கும், சரி நன்றி