

மின்வேதியியல் வகுப்பிற்கு மீண்டும் வருக

எனவே கடந்த விரிவுரையில் கால்வனிக் கலத்துடன் தொடங்கினோம், அரை செல்களை எப்படிப் பிரதிநிதித்துவப்படுத்துவது என்பதைக் கற்றுக்கொண்டோம் சாத்தியம் அல்லது செல் வரை அதைத் தொடருவோம் ஆ emf பற்றி நான் ஏற்கனவே விவாதித்தேன், அது pugendops இழப்பீட்டு முறை எனப்படும் இழப்பீட்டு முறையின் மூலம் செல் திறனை எவ்வாறு அளவிடுவது என்பது உங்களுக்குத் தெரியும்.

உங்கள் உதவியுடன் தெரியாத செல்

உங்களுக்குத் தெரிந்த ஒரு ஏற்பாட்டை உங்களுக்குத் தெரியும், இது ப்ரோஜெண்டப்ஸ் இழப்பீட்டு

முறையாகும், எனவே இது அடிப்படையில் உங்களிடம் வெளிப்புற பேட்டரி உள்ளது, பிறகு உங்களிடம் ஒரு எதிர்ப்பு உள்ளது, பின்னர் உங்களிடம் ஒரு நிலையான செல் உள்ளது, உங்களிடம் மற்றொரு அறியப்படாத செல் உள்ளது x மற்றும்

இது ஒரு நிலையான செல், பின்னர் நீங்கள் கால்வனோமீட்டர் மூலம் இணைக்கலாம் ybe இந்த எதிர்ப்பின் ஒரு குறிப்பிட்ட புள்ளி இது அடிப்படையில் ஒரு நீண்ட கம்பியை அணிய வேண்டும்,

பின்னர் இந்த கால்வனோமீட்டர் இணைக்கப்பட்டிருக்கும் ஒரு கம்பியுடன் இணைக்கிறீர்கள், எனவே இது

பொதுவாக nichrome அல்லது ஒத்த உடையாக இருக்கும்.

எந்த விலகலும் இல்லை, பின்னர் தொடர்புடைய நீளங்கள் ah

விகிதாச்சாரத்தில் இருக்கும் சாத்தியக்கூறு வேறுபாடு அல்லது emf க்கு விகிதாசாரமாக இருக்கும், பின்னர் விகிதத்தை எடுத்துக் கொண்டால்,

இந்த ஏற்பாடு ஏன் செய்யப்பட்டது என்பதை இப்போது கண்டறியலாம், ஏனெனில் emf மீளக்கூடிய செல் திறன் செல்

இழக்கப்படும் அதனால் செல் வினையில் இந்த மீள்தன்மை இருக்க நாம் இந்த முறையைப் பயன்படுத்த வேண்டும்

எனவே எப்படியும் y எனவே செல் e செல் என்பது ஃபை ரைட் மைனஸ் ஃபை ஆகும்

தொடர்புடைய கால்வனிக் செல் எனவே தீர்வு கட்டத்தில் cu சாலிட் பிளஸ் இரண்டு முறை e g plus என்ற உதாரணத்தை எடுத்துக் கொள்வோம்.

பொதுவாக வலது

கை மின்முனை என்று எழுதப்படும் கேத்தோடு கேத்தோடில், குறைப்பு நடைபெறுகிறது, எனவே எதிர்வினை இரண்டு ஏஜி பிளஸ் இரண்டு மடங்கு

எலக்ட்ரானாக இருக்கும், இது உங்களுக்கு இரண்டு ஆஜி திட அனோடைப் பெறுகிறது, இது இடது கை மின்முனையானது ஆக்சிஜனேற்றம்

மற்றும் எதிர்வினை cu திடமாக இருக்கும், அது உங்களுக்கு cu 2 கூட்டல் மற்றும் இரண்டு மடங்கு எலக்ட்ரானைப் பெறுகிறது, எனவே தொடர்புடைய

அரை செல்கள் இப்படிக் குறிப்பிடப்படும் ag plus ag solid மற்றும் இங்கே உங்களுக்கு தெரியும் cu cu two plus சரி, எனவே நீங்கள் இந்த இரண்டையும் இணைக்கிறீர்கள்,

எனவே நீங்கள் இதை வலது பக்கம் வைத்து இடது புறத்தில் வைக்க வேண்டும்,

எனவே கலத்திற்கான உங்கள் பிரதிநிதித்துவம் cu cu 2 ஐயும் பின்னர் இரட்டை செங்குத்து கோடாகவும் இருக்கும், ஏனெனில்

இந்த தீர்வு மற்றும் மற்றது தீர்வு சரி, இது உங்கள் இடது கை மின்முனை, இது உங்கள் வலது கை மின்முனை இங்கே உங்களுக்கு ஆக்சிஜனேற்றம் உள்ளது, இங்கே உங்களுக்குக் குறைப்பு உள்ளது, எனவே இது பொதுவாக

இந்த இரசாயன வினையைப் பிரதிநிதித்துவம் செய்வதைக் குறிக்கிறது.

ஒரு செல்லில் இது போன்ற ஒட்டுமொத்த இரசாயன மாற்றத்தை நீங்கள் பெற விரும்பினால்,

நீங்கள்

மின் வேதியியல் கலத்தை இப்படி உருவாக்க வேண்டும்

டேனியல் கலத்திற்கான பிரதிநிதித்துவம் துத்தநாக திட துத்தநாக சல்பேட் செறிவு

ஒற்றுமையாக இருக்கலாம்

அல்லது வேறு ஏதாவது பிறகு cu so4 செறிவு ஒரு f ஆக இருக்கலாம் அல்லது எளிமை

நான் செறிவைக் கணக்கில் எடுத்துக்கொள்கிறேன் ஒற்றுமையாக இருக்க வேண்டும், எனவே இதுவே இதுவே பிரதிநிதித்துவம் இதற்கு முந்தைய டேனியல் கலத்திற்கான பிரதிநிதித்துவம்



இரட்டை செங்குத்து கோடு

\*

இது அனோட் என்பது இடது புறத்தில் வைக்கப்பட்டுள்ளது என்றும், இது கேத்தோடாகவும் இருக்கலாம், இது வலது கை மின்முனையாகவும் இருக்கலாம் மற்றும் இது இடது கை மின்முனையாக இருக்கலாம் எனவே நேர்மின்முனை எதிர்வினை இவ்வாறு செல்கிறது h பிளஸ்

பிளஸ் எலக்ட்ரான் உங்களுக்கு அரை h2 வாயு ஒரு பட்டியைப் பெறுகிறது மற்றும் வலது கை எதிர்வினை வலது கை மின்முனை எதிர்வினையாக இருக்கும்

பாதி செல் திறன் உங்களுக்குத் தெரிந்த சரி என்பதைக் கண்டறியும் எதிர்வினையாக இருக்கும் அதாவது, வலது கையின்

பாதிக்கலத்தின் குறைப்பு சாத்தியக் குறைப்புத் திறனை உங்களால் கண்டறிய முடியும், எனவே இந்தச் சந்தர்ப்பத்தில்

எலக்ட்ரோலைட்டின் செறிவு எனவே ரெடாக்ஸ் ரெடாக்ஸ் செயலில் உள்ள பொருட்களின் செறிவு அல்லது மின்முனையுடன் தொடர்புடைய எலக்ட்ரோலைட் இருக்கலாம் எனக் கூறப்படுகிறது.

ஒற்றுமை சரி, அதன் பிறகு செல் திறன் ஆகியவற்றை

நீங்கள் இப்படி வைத்திருந்தால், செல் திறன் அல்லது emf அல்லது செல் emf

ஆனது நிலையான நிலையான மின்முனை சாத்தியமான மின்முனை திறன் அல்லது நிலையான குறைப்பு திறன் அல்லது தரநிலைக்கு சமமாக இருக்கும் கேள்விக்குரிய அரைக் கலத்தின் குறைப்புத் திறன் எனவே

நீங்கள் எழுதக்கூடியது அடிப்படையில் e பூஜ்ஜியப் பட்டி அதாவது உங்கள் நிலையான மதிப்பு phi zero bar

சரியானது மைனஸ் ஃபை பூஜ்ஜியப் பட்டி சரி இப்போது இது பூஜ்ஜியத்திற்குச் சமம் எனவே e பூஜ்ஜியப் பட்டை

ஃபை பூஜ்ஜியப் பட்டைக்கு சமம் எனவே இந்த வழியில் நீங்கள் இதன் மூலம் அறியலாம் , இதன் மூலம் தெரியாதவற்றின் நிலையான குறைப்பு திறனை நீங்கள் கண்டறியலாம்

அதாவது உங்களுக்குத் தெரிந்த

அரைக் கலத்தின் இந்தச் சாத்தியமுள்ள பாதி செல் திறன் சரியாகத் தெரியவில்லை, எனவே டேனியல் செல்லின் சொல்லைப் பற்றி எங்களுக்குத் தெரியாது என்று வைத்துக்கொள்வோம்.

நீங்கள் இதை நிலையான ஹைட்ரஜன் மின்முனையுடன் இணைக்க வேண்டும், எனவே அது உங்கள் கட்டமைக்கப்பட்ட கலமாக

இருக்கும்

அதில் அது cu 2 பிளஸ் 1 n பின்னர் cu திட cu

உலோகமாக இருக்கும்

பரவாயில்லை, மேலும் வெளிப்படையாக pt பிளாட்டினம் திடமானது இது பிளாட்டினைஸ் செய்யப்பட்ட பிளாட்டினம்

மின்முனையாகும் பிறகு நீங்கள் ஹைட்ரஜனைக் கடக்கிறீர்கள் தூய ஹைட்ரஜன் வாயு ஒரு பட்டை அழுத்தத்தில் மற்றும் வை வினையைச் செய் அல்லது

எல்லாவற்றையும் செய் தொண்ணூற்று எட்டு கெல்வின் சரி இருபத்தைந்து டிகிரி சென்டிகிரேட் எனவே ஒரு பட்டை பிறகு h கூட்டல் ஒரு மோலார் தீர்வுக்கு சமம் சரி,

இது நிலையான ஹைட்ரஜன் எலக்ட்ரோடு பகுதியை நிறைவு செய்கிறது, இது உங்கள் வலது கை மின்முனையாகும், மன்னிக்கவும் இது உங்கள் இடது கை மின்முனை

இது இடது பக்கம் நீங்கள்

வைக்கும்

அதில் குறியைப் பற்றி நீங்கள் கவனமாக இருக்க வேண்டும்

ஆனால் எப்படியிருந்தாலும் அது பிரச்சனை இல்லை ஆ,

எப்படியும் எளிமைக்காக நாங்கள் தரநிலை உங்களுக்குத் தெரிந்த பாதி செல் இடது புறத்திலும்

தெரியாத அரைக் கலத்தை வலது புறத்திலும் வைக்கிறோம்.

மற்றபடி ஒரு பிரச்சனையல்ல,

ஒவ்வொரு முறையும் நீங்கள் அதைச் செய்ய வேண்டும், அதை இங்கே வைக்க வேண்டும், நீங்கள் அதை இங்கே போடலாம்

, இது இங்கே இருக்கலாம் சரி, இடது கை மின்முனை நிலையான ஹைட்ரஜன்

மின்முனை மற்றும் இங்கே ஆக்சிஜனேற்றம் நடைபெறுகிறது இப்போது இதை செப்பு மின்முனையுடன் இணைக்கவும்

எனவே இரட்டை செங்குத்து கோடு cu இரண்டு சேர்த்து ஒரு மீ பின்னர் cu திடத்திற்கு சமம், எனவே இது

கலத்தை நிறைவு செய்கிறது நீங்கள் முடித்த கலத்தை நிறைவு செய்கிறது,  
பிறகு உங்களிடம் உள்ளது இந்த கலத்தின் emf ஐ அளவிடுவது நிச்சயமாக இது பூஜ்ஜியம் தான்  
எனவே கலத்தின்  
emf ஆக நீங்கள் பெறும் எந்த மதிப்பும்  
இதற்குச் சமமாக இருக்கும்.

இது சரி

அதனால் தான்

\*\*\*\*\*

வலது பக்கம் குறைப்பு நடைபெறுகிறது

மற்றும் இடது புறம் ஆக்சிஜனேற்றம் நடைபெறுகிறது , எனவே நீங்கள் 298

கெல்வினில் அளந்தால் நீங்கள் பெறுவீர்கள் நீங்கள் சில மதிப்பைப் பெறுவீர்கள் மற்றும்  
மதிப்பு e செல் என்று கண்டறியப்பட்டது இந்த வெப்பநிலை நிலையில் 0.

34 வோல்ட் க்கு சமமாக இருக்கும் ஃபை

ரைட் க்கு சமம் எனவே

இந்த அரை கலத்தின் குறைப்பு திறன் இப்படித்தான் இருக்கிறது எனவே

ஆ இந்த குறிப்பிட்ட ரியாக்டி அதில் cu 2 கூட்டல் 1 மீ மற்றும் 0 எலக்ட்ரான்க்கு சமம், அது  
உங்களை cu 0 திடப்பொருளாகப் பெறுகிறது

,

அதனால் இவ்வளவு வோல்ட்டுகள் கிடைத்துள்ளன, எனவே நீங்கள் விரும்பினால் இதை டெல்டா  
ஜி அடிப்படையில் வெளிப்படுத்துவது உங்களுக்குத் தெரியும்.

g என்பது டெல்டா g ஆனது மைனஸ் nfe க்கு சமமாக இருக்கும், எனவே e நேர்மறை  
என்பதால் இந்த ee செல்

நேர்மறை எனவே செயல்முறைக்கான இந்த டெல்டா g ஏனெனில் இது e பூஜ்ஜியம் எனவே  
டெல்டா g பூஜ்ஜியம் எனவே

இது நேர்மறையாக இருக்கும் எனவே இந்தப் பக்கம் எனவே டெல்டா g பூஜ்ஜியப் பட்டி  
எதிர்மறையாக இருக்கும், எனவே

இந்த செயல்முறை தன்னிச்சையாக இருக்கும் தாமிரம்

கலத்தின் பக்கம் அதாவது என்பது ஹைட்ரஜனின் ஆக்சிஜனேற்றம் ஆக்சிஜனேற்றம்  
ஆக்சிஜனேற்றம்

h க்கும் சரி, எனவே மொத்த செல் எதிர்வினை

பூஜ்ஜியத்தை விட இது பூஜ்ஜியத்தை விடக் குறைவானது என்றால் அது தன்னிச்சையானது  
என்று அர்த்தம்.

அதாவது உங்கள் செல் திறன்

அல்லது செல் emf நேர்மறையாக இருந்தால், நிகர செல் எதிர்வினை ஒரு தன்னிச்சையான  
செயல்முறையாகும் நிகர செல்

எதிர்வினை ஒரு தன்னிச்சையான செயல்முறையாகும், அதுபோல் ஆ எப்படி நடக்கும்

இந்த துத்தநாகத் துத்தநாகத்தின் பாதி செல் சாத்தியக்கூறு 0

பிளஸ் சிஸ்டத்திற்கான மதிப்பை நீங்கள் எப்படிப் பெறுகிறீர்கள் என்பதைப் பெறுவீர்களா  
பிளாட்டினம் திடமான ஒரு கலத்தை உருவாக்குவதற்கு அதே மருந்து

நீங்கள் ஹைட்ரஜன் எலக்ட்ரோடு h2 வாயுவைக் கொண்டு பிறகு ஒரு பட்டை அழுத்தம் பிறகு h  
கூட்டல் h கூட்டல்

ஒரு மோலார் பின்னர் துத்தநாகம் இரண்டு கூட்டல் சமம் ஒரு மோலார் பின்னர் துத்தநாகம்  
திடமானது

எனவே இது உங்கள் இடது கை மின்முனையாகும் இது வலது கை மின்முனையாகும், எனவே  
இந்த இழப்பீட்டு முறையைப் பயன்படுத்தி கலத்தின் emf ஐ அளந்தால் சிறிது விவாதித்தோம்

எனவே

இது 1 பட்டை பின்னர் 1 மோலார் ஆக இருப்பதால் இது செல் திறன் மற்றும் 298 கெல்வின்  
எனவே நிலையான செல் திறன்

பூஜ்ஜிய புள்ளி கழித்தல் ze என கண்டறியப்பட்டது ரோ பாயிண்ட் ஏழு ஆறு வோல்ட் சரி,  
அதாவது இந்த குறிப்பிட்ட வினைக்கான அரை செல் திறன்

சரி எனவே எதிர்வினை இது போன்றது மற்றும் இரண்டு மடங்கு எலக்ட்ரானைப்

பயன்படுத்துகிறது, அது சரி

இந்த ஃபை டீவின் பாதி செல் சாத்தியக்கூறு கூட்டல் மைனஸ் 0.

76 க்கு சமம் வோல்ட் சரி அப்படியென்றால்

என்ன மெசேஜ் மெசேஜ் உங்கள் டெல்டா ஜி என்பது மைனஸ் nfe பூஜ்ஜியத்திற்கு சமம் எனவே இந்த e

பூஜ்ஜியம் எதிர்மறையாக இருப்பதால் உங்கள் டெல்டா ஜி இந்த டெல்டா ஜி பூஜ்ஜியத்தை விட அதிகமாக இருக்கும்

எனவே அடிப்படையில் இது ஒரு டெல்டா g at tp என்பது பூஜ்ஜியம் அதாவது பூஜ்ஜியத்தை விட பெரியது என்று

அர்த்தம் அது அது அதாவது இது குறிப்பிடப்படுவதால் இது தன்னிச்சையான செயல்முறை அல்ல, ஆனால் தலைகீழ் செயல்முறை தன்னிச்சையானது

சரி

அதனால் என்ன நடக்கும், இப்போது என்ன நடக்கும் என்றால் நாங்கள்

இந்த ஜோடியை ஒன்றாக இணைக்கிறோம், என்ன நடக்கப் போகிறது என்றாலும், இந்த அரை செல் மறுவாழ்வு உயிரணு வினையில் இந்த அரை செல் என்று நீங்கள் கருதினால், இது

நான் அதாவது, இது குறிப்பிடப்படும் விதம் அல்ல, அதாவது

துத்தநாகத்திலிருந்து துத்தநாகத்திற்கு அது எதிர்மறையாக உள்ளது ive value of

சாத்தியக்கூறு எனவே இந்த எதிர்வினை

நடக்காது என்ன நடக்கப் போகிறது என்பது

சாத்தியம் நடக்கப் போவதில்லை,

அதனால் ஆ

ஒன்று கழித்தல், மற்றொன்று தாமிரத்திற்குப் பிளஸ் ஆகும், எனவே இப்போது நீங்கள் இந்த இரண்டையும் ஒன்றாக இணைத்தால், இந்த நிலைமை கொஞ்சம் வித்தியாசமாக

இருக்கும், எனவே இந்த ஆஹ்

சேர்ந்து ஜோடி என்றால் ஜோடி என்றால் உங்கள் ஆ திஸ் ஆ டேனியல் செல்

ஓகே நீங்கள் இதை ஒன்றாக இணைத்தால் இந்த டேனியல் செல் சரி மின்முனை மற்றும் வலது

கை மின்முனையில் இதை வைத்து என்ன நடக்கப் போகிறது

, எனவே இதற்கான குறைப்பு சாத்தியம் ஆ என்ன மதிப்பு என்றால் இது

0.

34 வோல்ட் மற்றும் இது மைனஸ் இது கழித்தல் இந்த மதிப்பு கழித்தல் 0.

76 சரி

அதனால் efore e செல் ஃபை ரைட் ஆக இருக்கும்.

நாங்கள் ஆ உங்களுக்குத் தெரியும் இந்த இரண்டு

மின்முனைகளையும் இணைத்து அதற்கேற்ப அவற்றின் குறைப்புத் திறனைச் சேர்க்கிறோம்.

பிறகு

இந்த மதிப்பைப் பெறுகிறோம் எங்கள் முந்தைய வகுப்புகளை நினைவுபடுத்துகிறோம் அதன் செல்

திறன் 1.

1 வோல்ட் எனவே 1.

1 வோல்ட் வருகிறது, அதாவது பங்களிப்பு இதிலிருந்து வருகிறது

செப்பு மின்முனை மற்றும் இது துத்தநாக மின்முனையில் இருந்து வருகிறது,

சரி, அரை செல் சாத்தியத்தின் நேர்மறை மதிப்பு.

ஒன்றுக்கு

ஒரு செறிவு சமமாக இருப்பதால் அதில் எதைக் குறிப்பிடுகிறது என்பதைக் குறிக்கிறது, அதனால் குறைப்பு சாத்தியம் என்பது 0.

34 வோல்ட் அதாவது தொடர்புடைய மற்றும் மறு செயல்

என்பது cu two கூட்டல் இரண்டு கூட்டல் இரண்டு முறை எலக்ட்ரான் cu பூஜ்யம் எனவே

சாத்தியத்தின் மதிப்பு நேர்மறை

என்றால் இந்த செயல்முறை தன்னிச்சையானது குறிப்பிடப்படுகிறது.

வலது கை மின்முனையாக

சரி

அதனால் தாமிரம்

ஐ எளிதாக குறைக்கும்

எளிதாக செம்பு பூஜ்யம் ஆக முடியும் சரி

அதனால் அதனால் மற்றும்  $um$  மிகவும் எளிதாக அதை குறைக்க முடியும்

ஆனால் ஹைட்ரஜன் பிளஸ் ஒப்பிடும்போது சரி ஏன் ஹைட்ரஜன் ப்ளஸுடன் ஒப்பிடும்போது

இந்த ஹைட்ரஜன் மின்முனையைப்

பொறுத்து நாங்கள் கணக்கிடுகிறோம்

மூலம்

\*\*\* கணக்கீடு கணக்கிடுகிறது எச்.

சி.

எல்.

கீழ் சாதாரணமாக சாதாரண நிலைமைகளின் கீழ் சரி இப்போது மற்ற விஷயத்தில்

துத்தநாக அமைப்பு துத்தநாக துத்தநாகத்தின் எதிர்மறை குறைப்பு திறன் இரண்டு கூட்டல் சி

சமம்  $t$  ஓ ஒன்று கழித்தல் பூஜ்ஜியப் புள்ளி

ஏழு ஆறு வோல்ட் சரி எனவே இதன் பொருள்

வடத்தை இந்த

அமைப்பிற்கான சாத்தியக்

கூறு துத்தநாகத்திலிருந்து துத்தநாகத்திலிருந்து துத்தநாகமாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்ய

முடியும்

துத்தநாகத்தை குறைக்க முடியும்  $h_2$  க்கு சரி அதனால்

தாமிரத்தை இரண்டு செப்பு பூஜ்ஜியமாக  $h$  plus ஆல் குறைப்பது சாத்தியமில்லை ஆனால்  $h$  plus

$h$   $h_2$  ஆகக் குறைப்பது உங்களுக்குத் தெரியும் அல்லது துத்தநாகத்தை துத்தநாகம்

துத்தநாகம் துத்தநாகம் ப்ளஸ்  $ok$  என்று உங்களுக்குத் தெரியும்

இது எதிர்மறையானது அதாவது வினை துத்தநாகம் இரண்டு கூட்டல் இரண்டு முறை

எலக்ட்ரான்

துத்தநாகம் 0 ஆகியவற்றைக் குறிக்கிறோம், இதன் மதிப்பு இது எதிர்மறையானது அதாவது

தொடர்புடைய டெல்டா

$g$   $\theta$  நேர்மறை, எனவே இது குறிப்பிடப்படும் விதம் இது தன்னிச்சையான திசை அல்ல

, ஆனால் தலைகீழ் தன்னிச்சையான திசையில் சரி

அதனால் துத்தநாகம் துத்தநாகம் கரைந்து

ஹைட்ரஜனை உற்பத்தி செய்யும்  $hc1$  இல் கரைந்துவிடும் எனவே துத்தநாகம்  $h$  மற்றும்

இரண்டு ஹைட்ரஜனைக் குறைத்து

அதற்கேற்ப அல்லது வேறுவிதமாகக் கூறினால் அமிலத்தன்மையில்  $cond$  ஐஷன் துத்தநாகம்

துத்தநாகம் இரண்டாக ஆக்சிஜனேற்றப்படும்.

அதனால்தான் அதன் குறைப்பு திறன்

0.

34 மற்றும் அதன் குறைப்பு திறன் மைனஸ் 0.

76 என்று அனைத்தையும் கருத்தில் கொண்டு இந்த துத்தநாக மின்முனையை

வலது கை மின்முனையாகவும், செப்பு மின்முனையாகவும் வைக்கிறோம் .

இடது கை மின்முனையானது டேனியல் கலத்தின் பிரதிநிதித்துவத்தை நான் ஏற்கனவே

உங்களுக்குக் காட்டியது போல்

சரி, எனவே இப்போது நாங்கள் வேறுவிதமாக வருவோம், அதாவது ஆ பல வகையான

ஆ எலக்ட்ரோட்களின் சில எடுத்துக்காட்டுகள் ஒரு உதாரணம் ஹைட்ரஜன் மின்முனையைப்

போல இருக்கும்.

ஹைட்ரோ எலக்ட்ரோடு  $h$  இரண்டு மின்முனைகள் சரி ஹைட்ரோ எலக்ட்ரோடு என்பது

உங்கள் நிலையான

ஹைட்ரஜன் மின்முனை அல்லது எளிய ஹைட்ரஜன் மின்முனையாக இருக்கலாம் அல்லது

எடுத்துக்காட்டாக உங்களுக்குத் தெரியும்

என்று சொல்லலாம்.

$br_2$   $aqs$  பிறகு  $br$  மைனஸ் அக்வஸ் ஒகே எனவே இது

புரோமின் மின்முனை என்று அழைக்கப்படுகிறது அல்லது ஒருவேளை நீங்கள் புரோமினை

மாற்றலாம் குளோரின் மற்றும் குளோரைடு இது ஒரு குளோரின்

மின்முனையாக இருக்கும், எனவே வினையானது அரை  $br$  இரண்டு அக்வஸ் பிளஸ்

எலக்ட்ரான் பி அல்லது மைனஸ் ஒகே ஆகும், எனவே இது குறைப்பு  
 திட்டத்தில் உள்ளது சரி, எனவே இது ஒரு மின்முனை மற்றொன்று சொல்வது போல் இருக்கலாம்  
 எடுத்துக்காட்டாக, வெள்ளி நைட்ரேட் கரைசலில்  
 வெள்ளி கம்பியை தோய்ப்பது போன்ற சில்வர் சில்வர் குளோரைடு மின்முனையானது, அது ag  
 திடமாக இருக்கும், பின்னர் ag பிளஸ் சில மதிப்புக்கு சமமாக இருக்கும் அது ஒரு உலோக  
 உலோக உப்பு இங்கே அது வாயு,  
 அதாவது பிளாட்டினம் மின்முனை, அதாவது ஹைட்ரஜன் இருக்கும் இடத்தில் நீர்மின்சாரம்  
 அடிப்படையில்  
 வாயு வடிவில் உள்ளது, எனவே அடிப்படையில் சமநிலையானது h இரண்டு மற்றும் h கூட்டல்  
 இங்கே அது agag பிளஸ்  
 அதே பல்வேறு மின்முனைகளிலும் சாத்தியம் சரி  
 அதனால் ஆ, எனவே um இது  
 பிரதிநிதித்துவம் எடுத்துக்காட்டாக ஃபெரஸாக இருக்கலாம் ஃபெரிக் சிஸ்டம் எனவே நீங்கள்  
 என்ன செய்வீர்கள் வினையானது  
 fe தீர் பிளஸ் எலக்ட்ரான் என்பது fe 2 ஐக் கூட்டுகிறது, எனவே அது உங்களுக்கு  
 ஃபெரோசைன்பெரிக் கலவையைக் கொண்டுள்ளது மற்றும் நீங்கள் ஒரு பிளாட்டினத்தை  
 நனைக்கிறீர்கள்.

அதில் அல்லது எடுத்துக்காட்டாக உங்களிடம் உள்ளதாகச் சொல்லலாம்  
 அயனிகள் சில அயனிகளைப் பொறுத்து இது மீளக்கூடிய போன்ற மற்ற விருப்பங்கள்  
 உள்ளன  
 பிளஸ் எலக்ட்ரானானது பூஜ்ஜியத்தையும் c1 மைனஸையும் பெறுகிறது  
 எனவே சில்வர் சில்வர் குளோரைடு குளோரைடைப் பொறுத்தமட்டில் சில்வர் சில்வர்  
 குளோரைடு மீளக்கூடியது சரி, எனவே  
 அடிப்படையில் இது agagc1 திடமான c1 மைனஸ் சரி என குறிப்பிடப்படுகிறது, எனவே அதன்  
 பிரதிநிதித்துவம் இப்படித்தான் இருக்கும், எனவே அது அதன் குறைப்பு திறனைப் பொறுத்து  
 இடது கை மின்முனையில் அல்லது வலது புற மின்முனையில் வைக்கப்பட வேண்டும், இதனால்  
 ஒட்டுமொத்த செல் திறன் நேர்மறையாக இருக்கும், இதன் விளைவாக ஒட்டுமொத்த விற்பனை  
 எதிர்வினை  
 தன்னிச்சையாக இருக்கும், ஆனால் நீங்கள் தன்னிச்சையான முறையில் பிரதிநிதித்துவம்  
 செய்தால் என்று வைத்துக்கொள்வோம் அதாவது,  
 நீங்கள் களைப் பற்றி நீங்கள் நினைக்கும்  
 உங்களுக்குத் தெரிந்த உங்களுக்குத் தெரிந்ததை வைப்பீர்கள் அல்ஃப் செல் இடது புறம்  
 அல்லது வலது புறம்  
 பிறகு நீங்கள் விரும்பும் இடத்தில் எதை வைக்க வேண்டும் இடது பக்க அல்லது  
 சாத்தியத்தை  
 நீங்கள் கணக்கிடலாம் அல்லது இறுதியாக நீங்கள் கணக்கிடலாம்  
 செல் சாத்தியக்கூறு நேர்மறையாக இருக்கும் போ முறை  
 அல்ல வர வர  
 இருந்தால் இந்த மேல் செல் செல் ஐப் போக்கை மாற்ற வேண்டும்  
 உங்களுக்கு நேர்மறையைப் பெற வலது புறம் \*\*\*\*\* \*\* \*\*\*\*\*ந\*\*\*ன\*““ செறிவு\*“\*\*\*\*\*  
 இடையே உள்ள நேர்மறை செல் திறன் தெரியும்  
 சாத்தியமான உங்கள் \* பொருள் \* பொருள்\*  
 செறிவூட்டலின் ஒருமைப்பாட்டை வைத்திருக்கும்.

இரசாயன செயல்முறையின் டெல்டா ஜியை மதிப்பிடும் போது வெப்ப  
 இயக்கவியலைப் பயன்படுத்தினால், இப்போது 298 கெல்வின் சரி என நீங்கள் பெறும்  
 சாத்தியம் நிலையான குறைப்பு சாத்தியம் என்று அழைக்கப்படுகிறது.  
 delta g என்பது minus nfee கலத்திற்குச் சமம்

இந்தத் தகவலை டெல்டா g எக்ஸ்ப்ரெஷனில் செருகினால், இரசாயன வினைக்கான  
 மின்னழுத்தம் கலத்தில் இரசாயன எதிர்வினை  
 செயல்படுகிறது என்று வைத்துக்கொள்வோம்.

ஆ ஒன்  
 வெளிப்பாடு நர்ஸ்டு எக்ஸ்ப்ரெஷன் நர்ஸ்டு சமன்பாடு என்று அறியப்படுகிறது, மேலும் அரை

கலத்திற்கு

இந்த  $\phi_m$  உள்ள கூட்டல்  $m$  என்பது  $\phi_0$   $n$  கூட்டல்  $m$  minus  $rt$  க்கு சமம்  $n \ln$  செறிவு  $m$  இன் செறிவு  $mn$  கூட்டல் வகுக்க எக்ஸ்ப்ரெஷன் உருவாக்கப்பட்டது  $ah$  உடன் இங்கே இன் நியூமரேட்டரில் உள்ளது மற்றும் வகுத்தல் வெளிப்பாடு

$m$  இன் செயல்பாட்டுச் செயல்பாடு மற்றும்  $mn$  கூட்டல் ஆனால்  $f$  செயல்பாடு ஆகியவற்றைப் பொறுத்து உருவாக்கப்பட்டது.

அல்லது செறிவூட்டல்

மூலம் செயல்பாட்டை மாற்றலாம் என்று உங்களுக்குத் தெரிந்த நீர்த்த கரைசல், அதனால்தான் நாங்கள் இவ்வாறு

எழுதுகிறோம் இல்லையெனில் உண்மையான வெளிப்பாடு என்பது தொடர்புடைய செயல்பாடுகளின் விகிதமாகும்

$r$  என்பது வாயு மாறிலி  $t$  என்பது முழுமையான வெப்பநிலை  $n$  என்பது எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை  $n$

என்பது எண்.

எலக்ட்ரான்கள் இனங்களைக் குறைப்பதில் ஈடுபட்டுள்ளன, அதாவது  $mn$  பிளஸ் ப்ளஸ் எலக்ட்ரானில் ப்ளஸ் ஆகும்.

ஒரு மோலுக்கு ஒன்பது ஆறு ஐந்து பூஜ்யம் பூஜ்ஜியம் கூலம் சரி எனவே நீங்கள் திடப்பொருள்கள் மற்றும்

வாயுக்கள் அல்லது அது திரட்டப்பட்ட தூய்மையான நிலையில் இருந்தால்

ஒற்றுமைக்கு சமம் சரி,

அதாவது செயல்பாடு என்பது ஒருமைப்பாட்டின் தூய்மையான நிலைக்கான ஒற்றுமைக்கு எடுத்துச் செல்லப்படுகிறது, எனவே நாம்  $\phi_m$

கூட்டல்  $m$  ஐ எழுதலாம், அது சமமாக வரும்  $\phi_0$   $m$   $n$  கூட்டல்  $m$  பின்னர்  $n \ln$  மூலம்  $minus$   $rt$  ஐ

$m$   $ah$   $n$  பிளஸ் ஒகே செறிவூட்டினால், உங்களுக்குத் தெரியும்  $r$  என்பது  $r$  இன் மதிப்பு எட்டு புள்ளி மூன்று ஒன்று நான்கு ஜூல் கெல்வின் தலைகீழ் மோல் தலைகீழ்

$r$  ஒகே மதிப்பு மற்றும்  $f$  என்பது 96500 பரவாயில்லை, இங்கே அது ஒரு லிட்டருக்கு நிலையான மோலார் செறிவு மோல் சரி, எனவே இதுதான் இப்போது நீங்கள் பார்க்கும்

வெளிப்பாடு  $\phi_i$  இன் மதிப்பு  $\phi_i$  இன் மதிப்பு என்பது நிலையானது அல்ல

, ஆனால் இது நிலையான திறன் எனவே மதிப்பு  $\phi_i$  இன் நிலையான

அளவைப் பொறுத்து கொடுக்கப்பட்ட வெப்பநிலையில் 298 கெல்வின் என்று சொல்லலாம்

.

வெப்பநிலையையும் சார்ந்துள்ளது

அதனால் தான்

மின்வேதியியல் சோதனைகளில் வெப்பநிலை மிகவும் முக்கியமான அளவாகும்

, ஏனெனில் வெப்பநிலை தானாக வெப்பநிலையை மாற்றினால் நிலைகள் மற்றும் நான் எதைப் பொறுத்தவரையில் குறிப்பிடுவது

நிலையான நிலை உங்கள் அளவீட்டு நிலை மாறும் எனவே இந்த ஃபை

மாறும் எனவே வெப்பநிலை முக்கியமானது மற்றும் மற்றும் வெப்பநிலையை மாற்றுவதற்கு ஃபியாவில் மாற்றம்

என்பது உங்களுக்குத் தெரியும், ஆனால் இன்னும் அங்கே இருக்க முடியும்

நீங்கள் வெப்பநிலையை மாற்றும் போது  $\phi_i$  இன் மதிப்பில் சில மாற்றம் இருக்கும், எனவே இது அடிப்படையில் நிலையான

குறைப்பு திறன் மற்றும் இந்த நிலையான குறைப்பு சாத்தியக்கூறுகளை அளவிடுவது எப்படி என்பதை நான் ஏற்கனவே உங்களுக்கு விளக்கினேன்.

ஆ சரி, 298 கெல்வினில் 298 கெல்வினில்  
சில நிலையான மின்முனைத் திறனைப் பார்ப்போம்.  
சில

உங்களுக்குத் தெரிந்த பொருட்கள் எனவே 298 கெல்வினில் நிலையான எலக்ட்ரோடு  
நிலையான எலக்ட்ரோடு சாத்தியக்கூறு மற்றும் உங்கள் e0 பார் வோல்ட்டில் சரி, எனவே  
எதிர்வினை f 2 வாயுவாக இருந்தால், நாங்கள்  
சம்பந்தப்பட்ட எதிர்வினையுடன் விவாதிப்பேன் அதாவது குறைப்பு  
வினையானது அதன் மதிப்பு இரண்டு புள்ளி எட்டு ஏழு பிறகு மற்றொரு h two o இரண்டு  
கூட்டல் இரண்டு h கூட்டல்  
கூட்டல் இரண்டு முறை எலக்ட்ரானை எடுத்துக் கொள்ளுங்கள் அது உங்களுக்கு இரண்டு h  
இரண்டு o கிடைக்கும் அதன் மதிப்பு ஒரு புள்ளி ஏழு எட்டு ok c1 இரண்டு மற்றும் இரண்டு  
மடங்கு எலக்ட்ரான் ஆகும், அது உங்களுக்கு இரண்டு c1 ஐக் கழித்து அதன் மதிப்பு ஒரு புள்ளி  
மூன்று ஆறு வோல்ட் 1102 1102 திடம் கூட்டல் நான்கு h கூட்டல் இரண்டு முறை  
எலக்ட்ரான் உங்களுக்கு 110 பிளஸ் மற்றும் இரண்டு மடங்கு தண்ணீரைப் பெறுகிறது அதன்  
மதிப்பு ஒரு புள்ளி இரண்டு மூன்று வோல்ட் cu இரண்டு கூட்டல் இரண்டு மடங்கு எலக்ட்ரான்  
அது

உங்களை cu திடப்படுத்துகிறது அதன் மதிப்பு 0.

34 சரி 2h கூட்டல் இரண்டு மடங்கு எலக்ட்ரான்

இது h2 ஆகும் அதாவது, எல்லா வெப்பநிலையிலும் ஒரு

பார் அழுத்தத்தில் ஒன்று, அது பூஜ்ஜியத்திற்கு சமம் fe இரண்டு மற்றும் இரண்டு முறை

எலக்ட்ரான் எஃப் பூஜ்ஜியமாகும், அதை நீங்கள்

தீர்த்தால் அது மைனஸ் பூஜ்ஜியப் புள்ளி நான்கு நான்கு வோல்ட் துத்தநாகம் இரண்டு கூட்டல்  
இரண்டு மடங்கு எலக்ட்ரான் ஆகும்.

நீங்கள் துத்தநாகம் திடமானது அது மைனஸ் 0.

76 சோடியம் பிளஸ் எலக்ட்ரான் ஆகும், அது உங்களுக்கு ஏதேனும்  
திடமான கழித்தல் 2.

71 ஐப் பெறுகிறது, பின்னர் லித்தியம் பிளஸ் லித்தியம் பிளஸ் பிளஸ் எலக்ட்ரான் உங்களைப்  
பெறுகிறது

லித்தியம் திடமானது இது மைனஸ் 3.

05 வோல்ட் சரி எனவே அதில் மாற்றம் இருப்பதை நீங்கள் காண்கிறீர்கள்.

குறைப்பு அயனி சாத்தியக் குறைப்பு சாத்தியக்கூறு,

அதனால் நான் எதிர்வினையை வெளிப்படுத்தியுள்ளேன், குறைப்பு

எதிர்வினை என நீங்கள் காணும் அவை அனைத்தும் குறைப்பு என குறிப்பிடப்படுகிறது, எனவே  
குறைப்பு சாத்தியக்கூறு

இந்த வழியில் குறைக்கப்படுவதை நீங்கள் பார்க்கிறீர்கள்

எனவே இது பூஜ்ஜியத்தைப் பொறுத்தமட்டில் நேர்மறை என்றால் நேர்மறை என்பது

பூஜ்ஜியத்தைப்

பொறுத்தமட்டில் எதிர்மறை என்பது எதிர்மறையானது h கூட்டல் h இரண்டு பாதி h இரண்டு

அமைப்பு எனவே நீங்கள் பார்க்க

முடியும் அதிக மதிப்பு அதிகமாக இருக்கும் கணினி அதிகப் போக்கு அதிகமாக

இருக்கும் குறைக்கப்பட்ட நிலையில் அதிக மதிப்பு அதிகமாக இருக்கும் முழுமையான

அர்த்தத்தில் நீங்கள் இருக்க வேண்டும்.

இரண்டையும் கருத்தில் கொள்ளுங்கள்

, அதாவது எண் மதிப்பையும் சரி என்ற குறியீடாக

இருப்பதால் அதிக மதிப்பு அதிகமாக இருக்கும்.

ஃவுளரின் வாயுவைக் குறைக்கலாம்.

எனவே, குறைப்புத் திட்டத்தில் அது ஃவுளரைடுக்கு ஃவுளரைடு, பிளஸ் 2.

87

என்று ஹைட்ரஜனுக்குக் கருதுங்கள்.

இது மிகவும் வலுவான ஆக்ஸிஜனேற்ற முகவர் என்று அர்த்தம் என்று அர்த்தம் இது ஒரு வலுவான ஆக்ஸிஜனேற்ற முகவர் இருக்கும் என்று அர்த்தம் இது நீங்கள் ஹைட்ரஜன் நோக்கி ஹைட்ரஜனுக்கு செல்ல நீங்கள்

இந்த சரியான ஒப்பிடுகையில் மிகவும் பலவீனமான குறைப்பு முகவர் ஆகும் மதிப்புகள் குறைக்கின்றன, அதாவது அவை ஆக்ஸிஜனேற்ற ஆக்ஸிஜனேற்றம் சக்தி, அதாவது மற்ற பொருட்களை ஆக்ஸிஜனேற்றம் செய்யும் போக்கைக் குறைக்கிறது சரி, பிறகு உங்களுக்குத் தெரியும் ஹைட்ரஜனைப் பொறுத்தமட்டில் அது பூஜ்யம் என்றால் அது சமநிலைப் புள்ளியில் உள்ளது என்று அர்த்தம்.

நீங்கள்

இந்தப் பக்கத்திற்குச் செல்லும்போது நீங்கள் பார்க்கும் சோடியம் அதன் மதிப்பு எதிர்மறையானது அதன் அரை செல் திறன் எதிர்மறை முழுமையான சாத்தியக்கூறு எதிர்மறையானது என்பது தொடர்புடைய ஃபை மதிப்பு எதிர்மறை என்பது டெல்டா இந்த குறிப்பிட்ட செயல்முறைக்கான  $g$  மதிப்பு நேர்மறை நேர்மறை என்பது குறிப்பிடப்படும் விதம்

அதாவது  $n_a$  பிளஸ்  $\frac{1}{n_a}$  இந்த எதிர்வினை தன்னிச்சையானது அல்ல எனினும் தலைகீழ் எதிர்வினை

தன்னிச்சையானது பரவாயில்லை, அதனால்தான்

பற்று

அது எப்பொழுதும் சோடியம் ப்ளஸ் ஆக இருக்க முயற்சிக்கும், அதனால்தான் மண்ணெண்ணெய்க்குள் சோடியம் ஆ உலோகத்தை வைத்திருக்க வேண்டும்,

அதனால் அது கிடைக்காது என்பதை நீங்கள் அறிவீர்கள்

வை அது தண்ணீருடன்

தொடர்பு கொள்ளாது,

எனவே அது மிகவும் வினைத்திறன் கொண்டது அதே வழியில் இதுவும் மிகவும் வினைத்திறன்

வாய்ந்தது எனவே

இங்கே இந்தப் பக்கம் வினைத்திறன் மிக்கது இங்கே இடது புறம் வினைபுரியும் உங்கள் இந்த

$\frac{1}{2}$  பூஜ்ஜியமா அல்லது அடிப்படையில் ஃபை பூஜ்ஜியமா என்பதைப் பொறுத்து நான் எழுத

வேண்டும் ஃபை ஃபை ஜீரோ இந்த ஃபை ஜீரோ ஆ எதிர்மறையா

அல்லது அல்லது அது நெகட்டிவ் அல்லது அது பாசிட்டிவ் சரி அடுத்தது ஆ, டேனியல்

செல்லுக்காக நாங்கள்

டேனியல் செல் என்று தொடங்கினோம்.

$g$  இடம் சரி எனவே  $\phi_{Cu} + 2e^- + Cu^{2+}$  ஆனது

$\phi_{Na} + Cu^{2+} + 2e^- + Cu$  இரண்டு மடங்கு  $f$  க்கு சமம், ஏனெனில் 2

எலக்ட்ரான்கள் இதில் ஈடுபடுவதால்

$CO_2$  மற்றும் இந்த 1 செறிவு அனோட் இடது கை எலக்ட்ரோடு ஆக்ஸிஜனேற்றம்  $\phi_{H_2}$  மற்றும்

துத்தநாகத்திற்கு சமம் குறைப்பு

சாத்தியக்கூறுகள் அதனால்தான் நான் முதலில் துத்தநாகம் இரண்டு கூட்டல் பிறகு துத்தநாகம்

பூஜ்யம் எனவே செயல்முறை

இங்கிருந்து இங்கே எனவே  $\phi_{H_2}$  துத்தநாகத்திலிருந்து கூட்டல் துத்தநாகம் கழித்தல்  $RT$

ஒன்றுக்கு இரண்டு முறை

துத்தநாகத்தின் செறிவு இரண்டு கூட்டல் சமம் சரி

அதனால் நாம்

எதைப் பெறுகிறோம் நாம்  $e^-$  செல் பெறுகிறோமா, நாம் எதைப் பெறுகிறோம்  $e^-$  செல் மீண்டும்

சமமாகிறது நான் மைனஸ் ஃபை லெப்ட் என்று எழுதினால் அதுவே யூ பேக் ஆகும், எனவே இது

உங்கள் பேக் மற்றும் குறைப்பு சாத்தியத்தின் படி யூ பேக் ஆகும், எனவே இது ஃபை வலது

மைனஸ் ஃபை இடது அர்த்தம் இந்த  $\phi_{Cu}$

$2e^- + Cu^{2+} + Cu$  ஓகே எனவே நீங்கள் இந்தத் தகவலைச்

செருகினால்,

இதை நீங்கள் முதலில் எழுதுங்கள், அதாவது  $\phi_{Na} + Cu^{2+} + 2e^- + Cu$  பின்னர் மைனஸ்  $RT$

$\frac{1}{2}$  இரண்டாக எழுதுங்கள், இந்த  $2e^-$  கூட்டல் இது சரி, எனவே இது சரி

இந்த பகுதி 5 ஐ தருகிறது, அதாவது இது ஒரு கழித்தல் இது ஒன்று கழித்தல் இது ஒன்று கழித்தல்

இந்த ஒன்று மைனஸ் ஃபை நாட் துத்தநாகம்  $\frac{1}{2}$  பிளஸ் துத்தநாகம் ஓகே, பிறகு மைனஸ் என்றால்

இது  $2f$  ஆல் பிளஸ் பிளஸ் ஆர்டி ஆக இருக்கும்  $e^-$  செல்  $e^-$  செல் என்றால்  $e^-$  செல் என்பதற்குச்

சமமாக எழுத

முடியும் பிறகு இது மிகவும் அடைப்புக்குறிக்குள்

இருக்கும்

வேறுபாடு

என்பது பூஜ்ஜிய கலத்தைக் கழித்தல்  $\ln \text{ zinc to plus equals by coper to plus equals}$  எனவே இது e cellக்கான வெளிப்பாடு ஆகும் இதை நீங்கள் கருத்தில் கொள்ளும்போது இந்த டேனியல் செல் உங்களுக்குத் தெரியும்

சரி

அதனால் டேனியல் செல் என்றால் அது அடிப்படையில் வினையாகும் என்பது அடிப்படையில் வலது பக்கம் உங்களுக்குத் தெரியும்

இடது புறத்தில் குறைப்பு உள்ளது இது ஆக்சிஜனேற்றம், எனவே நிகர வினையானது ஒரு மின்முனையில் இந்த துத்தநாகத்திற்கு துத்தநாகம் ப்ளஸ் ஆனது மற்ற மின்முனையில் செம்பு முதல் தாமிரம் வரை

ப்ளஸ் 0 பிளஸ் 0 செம்பு பூஜ்ஜியத்தில் நிகழ்கிறது, எனவே துத்தநாகம் மற்றும் குசோ4 உங்களுக்கு zinc ஐப் பெறுகிறது.

plus cu பரவாயில்லை

மற்றும் ஆ, இவை திரட்டலின் தூய்மையான நிலை என்பதால் அவற்றின் தொடர்புடைய செயல்பாடு அல்லது செறிவு

மதிப்பை ஒருமைப்பாட்டிற்கு எடுத்துச் செல்லலாம், எனவே e செல் வெப்பநிலையைப் பொறுத்தது மற்றும்

எலக்ட்ரோ ஆக்டிவ் அல்லது எலக்ட்ரோடு செயலில் உள்ள இனங்களின் விகிதத்தைப் பொறுத்தது என்பதை நீங்கள் பார்க்கிறீர்கள்.

அல்லது

மீளக்கூடியது என்று நான் கூறுகின்ற மின்முனையானது இந்த மின்முனையை மீளக்கூடியதாக இருக்கும் அயனியாகும்,

எனவே இது இன் செறிவைச் சார்ந்துள்ளது.

தொண்ணூற்று எட்டு கெல்வினுக்கு பிறகு நீங்கள் முடிவடையும் e செல் என்பது e பூஜ்ஜிய பட்டை

செல் கழித்தல் பூஜ்ஜிய புள்ளி பூஜ்யம் ஐந்து ஒன்பது இரண்டு பதிவு துத்தநாகம் 2 கூட்டல் சமம் cu 2 கூட்டல் சமம் எனவே இது டேனியல் கலத்திற்கான

e செல் க்கான வெளிப்பாடு வெளிப்பாடு ஆகும் சரி,

நாங்கள் கற்றுக்கொண்டது எனவே இந்த குறிப்பிட்ட விரிவுரையில் நாங்கள்

கற்றுக்கொண்டோம் , ஆ, நிலையான

ஹைட்ரஜன் மின்முனையின் உதவியுடன் நிலையான ஹைட்ரஜன் மின்முனையுடன்

இணைப்பது மற்றும் நீங்கள் ஒரு கலத்தை உருவாக்கினால்

அறியப்படாத அரை செல் பின்னர் நீங்கள் அரை செல் திறனைக் கண்டறியலாம், பிறகு

இந்த அதிக விற்பனைத் திறனைக் கொண்டு நீங்கள் இருந்தால்

ஃதளின் திறனைக் கண்டறிய முடியும்.

செல்கள் வெவ்வேறு வகையான செல்களை உருவாக்க

, அங்கு மொத்த செல் வினையானது

தனித்தனி அரை செல் எதிர்வினைகளின் கலவையாக இருக்கும் சரி எனவே இன்றைக்கு

அடுத்த விரிவுரையில் இந்த emf அளவீடுகளின்

சில எடுத்துக்காட்டுகளையும் சில பயன்பாடுகளையும் எடுப்போம்.

இந்த மின் வேதியியலின் மற்ற அம்சம் அதுவரை நன்றி