

கடந்த விரிவுரையில் ah மின்வேதியியல் வகுப்பிற்கு அன்பான வரவேற்பு ah, வலுவான எலக்ட்ரோலைட்டுக்கான செறிவூட்டலின் செயல்பாடாக மோலார் கடத்துத்திறன் மற்றும் அதன் மாறுபாடு பற்றி நாங்கள் பேசினோம், மேலும் இது போன்ற ஒரு போக்கைப் பின்பற்றும் மாறுபாடு நேரியல் மாறுபாடு இருப்பதை நீங்கள் காண்கிறீர்கள். நீங்கள் கரைசலின் செறிவைக் குறைத்தால் அதன் மதிப்பு அதிகரிக்கிறது மற்றும் இறுதியில் நீங்கள் இதை செறிவு 0 க்கு விரிவுபடுத்தினால், நான் உங்களுக்கு விளக்கியுள்ள எல்லையற்ற நீர்த்துப்போகும்போது கட்டுப்படுத்தும் மோலார் கடத்துத்திறன் அல்லது மோலார் கடத்துத்திறன் என்று அழைக்கப்படும் அளவைப் பெறுவீர்கள். கடத்துத்திறன் தொடர்பாக எல்லையற்ற நீர்த்த கரைசல் என்றால் என்ன என்பதை நான் மீண்டும் சொல்கிறேன், எல்லையற்ற நீர்த்தல் என்பது கரைசலின் கடத்துத்திறனில் எந்த மாற்றத்தையும் கொண்டு வராத கரைசலை மேலும் நீர்த்துப்போகச் செய்தால், அனைத்து அயனிகளும் சுதந்திரமாக நகரும் என்று அர்த்தம். அயனிகளுக்கு இடையேயான ஈர்ப்பு இல்லை, அதனால்தான் இது சில வரம்புக்குட்பட்ட மதிப்பை அடைகிறது, எனவே இது ஒரு பொதுவான வலுவான எலக்ட்ரோலைட் வலுவான எலக்ட்ரோவிற்கு லைட் இந்த வலுவான எலக்ட்ரோலைட்டை தண்ணீரில் கரைக்கும் போது எல்லா நேரத்திலும் முழு அளவில் பிரிக்கப்படும் என்று கருதப்படுகிறது, ஆனால் இது அசிட்டிக் அமிலம் போன்ற பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட் பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டாக இருந்தால், அது அக்வஸ் மீடியத்தில் CH_3COO மைனஸ் மற்றும் H^+ பிளஸ்-ல் பிரிகிறது மற்றும் என்ன நடக்கிறது இது ஒரு மிதமான செறிவூட்டப்பட்ட கரைசலாக இருந்தால், இந்த புரோட்டான் மற்றும் அசிட்டேட் அயனியைப் பெற, இந்த இடது புறத்தின் ஒரு பகுதி அயனியாக்கம் செய்யப்பட்டால், இது முழுமையாக அயனியாக்கம் செய்யப்படாது, எனவே இந்த அசிட்டிக் அமிலக் கரைசலை நீங்கள் தொடர்ந்து நீர்த்துப்போகச் செய்தால், அளவு இந்த விலகல் இப்போது அதிகரிக்கிறது ஆ, நான் உங்களுக்கு விளக்கியது போல் லாம்ப்டா m என்பது கப்பா மடங்குக்கு சமம், எனவே நீங்கள் கரைசலை நீர்த்துப்போகச் செய்தால், கப்பாவும் குறைக்கிறது என்றாலும், அது குறிப்பிட்ட நடத்துனரும் குறைகிறது, ஆனால் இதன் மதிப்பு குறைகிறது. இந்த கப்பாவின் குறைவோடு ஒப்பிடும் போது வால்யூம் மிகவும் அதிகமாக உள்ளது, இதன் விளைவாக இந்த லாம்ப்டா m என்ன நடக்கிறது என்பதுடன் ஒப்பிடும்போது ஒலியின் அதிகரிப்பு மிக அதிகமாக உள்ளது, ஆனால் இதற்கு மேல் கூடுதலாக டி இந்த அளவு விலகல் அல்லது விலகலின் அளவு என்பது படத்தில் வருகிறது, எனவே ஒலியின் அதிகரிப்புக்கு கூடுதலாக நீங்கள் நீர்த்துப்போகும்போது, அதிகரிக்கும் இந்த விளைவுக்கு ஒரு கூடுதல் சொல் இருந்தால், அது விலகலின் அளவு ஆகும். அதனால் விலகலின் அளவு அதிகரிக்கிறது, அதனால்தான் இது தொடர்ந்து அதிகரித்து வருகிறது, ஆனால் இந்த செறிவு குறையும் போது இந்த லாம்ப்டா m அதிகரிப்பு செறிவின் செயல்பாடாக உள்ளது, இது ஒரு நேர்கோட்டு போக்கைப் பின்பற்றாமல் நீர்த்துப்போகச் செய்கிறது. இது போன்ற நேரியல் அல்லாத வளைவு பின்பற்றப்படுகிறது, எனவே இந்த லாம்ப்டா m மற்றும் c இன் வர்க்க மூலத்திற்கு எதிராக இந்த வெளிப்பாடு லாம்ப்டா m θ ஐக் கண்டறிய போதுமானதாக இல்லை, இது பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டின் மோலார் கடத்துத்திறன் மதிப்பை தற்செயலாக நீங்கள் வெளிப்படுத்தலாம் என்று உங்களுக்குத் தெரியும். இது போன்ற வலுவான எலக்ட்ரோலைட்டுக்கு λ_m என்பது லாம்ப்டா m க்கு சமம் லாம்ப்டா m θ ஐக் கழித்தல் c இன் வர்க்க மூலமானது அதனால்தான் லாம்ப்டா m வெர்சஸ் ரூட்டாக இருக்கும் இந்த ப்ளாட்டைப் பயன்படுத்த உங்களுக்குத் தெரியும். c க்கு மேல் அல்லது செறிவூட்டலின் வர்க்க மூலத்தில் a என்பது ஒரு நிலையானது, இது வெப்பநிலையைப் பொறுத்தது, பின்னர் பெரும்பாலான சந்தர்ப்பங்களில் நீர் கரைப்பான் மற்றும் எலக்ட்ரோலைட் எலக்ட்ரோலைட் என்பது எலக்ட்ரோலைட்டின் தன்மையைக் குறிக்கிறது. இது ஒரு முறுக்கு ஒன்று அல்லது அது மூன்று கல் மற்றும் பல மற்றும் எலக்ட்ரோலைட் சரி, எனவே பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட் விஷயத்தில் இந்த லாம்ப்டா m பெறுவதற்கான இந்த நேரியல் முறையை நீங்கள் பயன்படுத்த முடியாது என்று உங்களுக்குத் தெரியும், அதனால் தான் நாங்கள் கருத்தைத் தூண்ட வேண்டும் இரும்பின் சுயாதீன இடம்பெயர்வுக்கான உதவித்தொகை சட்டத்தின்படி, எல்லையற்ற நீர்த்துப்போகும்போது அனைத்து அயனிகளும் சுதந்திரமாக நகர்கின்றன, எனவே ஒவ்வொரு அயனியும் லாம்ப்டா m மீ மதிப்பிற்கு ஒரு குறிப்பிட்ட அளவிற்கு பங்களிக்கிறது என்பதை நீங்கள் அறிவீர்கள், இதுவே நீங்கள் கண்டுபிடிக்கக்கூடிய வழி இந்த அசிட்டிக் அமிலத்தை மீண்டும் பார்ப்போம், இதன் மூலம் CH_3COOH க்கு இந்த λ_m θ ஐ எப்படி கண்டுபிடிப்பது என்பதை நீங்கள் இந்த வெளிப்பாட்டின் மூலம் கண்டுபிடிக்கலாம். கழித்தல் லாம்ப்டா m θ சோடியம் குளோரைடு எனவே இவை அனைத்தும் வலிமையான எலக்ட்ரோலைட்டுகள் எனவே லாம்ப்டா m θ HCl அல்லது λ_m θ CH_3COO^- minus n_a plus அல்லது λ_m θ in $sc1$ ஐக் கண்டறிவதில் எந்தப் பிரச்சனையும் இல்லை, அதனால்தான் நீங்கள் இந்த எண்களைப் பயன்படுத்தினால், உங்களால் முடியும். அசிட்டிக் அமிலத்திற்கான லாம்ப்டா m θ ஐக் கண்டறியவும், எடுத்துக்காட்டாக லாம்ப்டா m θ HCl என்று நீங்கள் நினைத்தால், $c1$ மைனஸ் மற்றும் லாம்ப்டா m θ க்கு h ப்ளஸ் மற்றும் சில எண்களுக்கு λ_m θ λ_m θ ஐத் தவிர வேறில்லை. θ என்பது லாம்ப்டா போன்றது θ என்பது ஆஹ் எல்லையற்றது, அதாவது எல்லையற்ற நீர்த்துப்போகும்போது இந்த மோலார் கடத்துத்திறன், அதாவது எல்லையற்ற நீர்த்தத்தில் உள்ள பல்வேறு அயனிகளுக்கு இந்த லாம்ப்டா m θ என்று எழுதலாம், அங்கு அலகு சிமென்ட் சென்டிமீட்டர் சதுர மோல் தலைகீழாக இருக்கும், அங்கு இரும்பு என்று சொல்லலாம் h கூட்டல் மதிப்பு 349.8 பின்னர் எடுத்துக்காட்டாக லித்தியம் மற்றும் அதன் மதிப்பு 38.6 அதே வழியில் மற்ற அயனிகளுக்கு அதே வழியில் நான் அவற்றில் சிலவற்றை எழுதுகிறேன், எடுத்துக்காட்டாக கால்சியம் 2 கூட்டல் இது 119 கால்சியம் 2 பிளஸ் அல்லது ஒருவேளை உங்களுக்குத் தெரியும். உதாரணமாக CH_3 கூல் மைனஸ் அதன் வால் u_e என்பது 40.9 பிறகு அதன் மதிப்பு 199.1 கழித்தல், பின்னர் $c1$ மைனஸ் 76.4 மற்றும்

எனவே, எடுத்துக்காட்டாக, நீங்கள் ah கண்டுபிடிக்க விரும்பினால், ah ஐக் கண்டுபிடிக்க விரும்பினால், எடுத்துக்காட்டாக, hcl என்று சொல்ல லாம்ப்டா $0m$, அது $\lambda = 0$ ஆக இருக்கும். $h + \lambda = 0 + c \cdot t$ மைனஸ்

எனவே $\lambda = 0$ க்கான அந்தந்த மதிப்புகளை செருகவும், அது உங்களுக்கு லாம்ப்டா $0m$ hcl இன் மதிப்பைப் பெற்றுத் தரும், இப்போது இந்த லாம்ப்டா 0 ஐ எவ்வாறு கண்டுபிடிப்பது என்பதுதான் முக்கிய விஷயம்.

எனவே பல்வேறு வழிகள் இருக்கலாம். சோதனை மற்றும் பிழை முறையின் மூலம் நீங்கள் இதைக் கண்டுபிடித்து, இதைப் பரிசோதனை முறையில் சரி என்று நான் சொல்கிறேன், இதை நீங்கள் சோதனைத் தரவுகளிலிருந்து அறிந்திருந்தால், நீங்கள் என்ன செய்ய வேண்டும் என்று உங்களுக்குத் தெரிந்த பல்வேறு வகைகளை நீங்கள் கருத்தில் கொள்ள வேண்டும். இரசாயனங்கள் இரசாயனங்கள் என்பது எலக்ட்ரோலைட் என்று பொருள்படும், பின்னர் சோதனை மற்றும் பிழை முறையின் மூலம் நீங்கள் வெவ்வேறு எண்களை செருகுகிறீர்கள், இதற்கு நேர்மறை எண்ணையும் எதிர்மறையான எதிர் பகுதியையும் நீங்கள் அறிவீர்கள், மேலும் நீங்கள் கண்டுபிடிக்கலாம் அல்லது சில எண்களில் வருவதை நீங்கள் அறியலாம். t க்கு ஒரு உண்மையான மதிப்பை உங்களுக்குக் கொடுங்கள் இது உங்களுக்கு தெரியும் லாம்ப்டா 0 அளவுகள் வெவ்வேறு அயனிகளாக இருக்கலாம் ஆனால் அயனிகளின் இயக்கம் மற்றும் அடிப்படையில் லாம்ப்டா பிளஸ் என்பது எஃப் இன் யூ பிளஸ் அல்லது லாம்ப்டா 0 பிளஸ் என்பது ஃபூ பிளஸ் 0 க்கு சமம்.

எனவே சோதனை செயல்முறை மூலம் இந்த மொபிலிட்டி மொபிலிட்டி என்பது ஸ்பீட் பார் யூனிட் பொட்டலியன் கிரேடியன்ட் என்பது ஸ்பீட் பார் யூனிட் ஒரு சென்டிமீட்டருக்கு வோல்ட் ஆகும்.

அயனிகளின் வேகம் மற்றும் அல்லது அயனி இயக்கம் என்று அழைக்கப்படுகிறது,

எனவே இது உங்கள் ஃபாரடே,

எனவே இந்த எண் என்பது ஆறு ஐந்து பூஜ்ஜிய பூஜ்ஜியத்தின் மடங்கு இந்த லாம்ப்டா பூஜ்ஜியத்தை உங்களுக்கு வழங்கும்,

எனவே இந்த எண்களை நீங்கள் கண்டுபிடிக்கலாம். சோதனை மற்றும் பின்னர் தேவைக்கேற்ப இந்த எண்களை செருகுவதன் மூலம் வெவ்வேறு எலக்ட்ரோலைட்டுகளுக்கு இந்த லாம்ப்டா m 0 ஐ நீங்கள் கண்டுபிடிக்கலாம்

எனவே லாம்ப்டா m 0 $ch_3 o cooh$ க்கு நீங்கள் இந்த கூல் ரெசிஸ்டைப் பயன்படுத்துகிறீர்கள் 1 அயனிகளின் சுயாதீன இடம்பெயர்வு $\lambda = 0$ $ch_3 n$ கூனா கழித்தல் $\lambda = m$ 0 $in ac1$

எனவே அந்தந்த எண்களை செருகவும் மற்றும் பலவீனமான மின்முனைகளுக்கு இந்த லாம்ப்டா 0 ஐ நீங்கள் கண்டுபிடிக்க முடியும்,

எனவே பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டுக்கு லாம்ப்டா 0 ஐ நேரடியாக தீர்மானிக்க முடியாது சி திஸ் ஆவின் லாம்ப்டா m மற்றும் ஸ்கொயர் ரூட் இது ஒரு நேரியல் போக்கு அல்ல, அதனால்தான் பலவீனமான அமிலம் அல்லது பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டுக்கு இந்த லாம்ப்டா m 0 கண்டுபிடிக்கும் இந்த மறைமுக முறையை நீங்கள் பயன்படுத்த வேண்டும்,

எனவே இப்போது என்ன இந்த லாம்ப்டா m 0 எண்களின் பயன்பாடு என்னவாக இருக்க முடியும்,

எனவே பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டுகளின் விலகலின் அளவைக் கண்டறிவது முக்கியமான பயன்பாடுகளில் ஒன்றாகும். பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டின் சராசரி மோலார் கடத்துத்திறன் ஒரு நேரியல் அல்லாத போக்கைப் பின்பற்றுகிறது. பிரிக்கப்படாத அமிலம் அல்லது எலக்ட்ரோலைட் மாறும், இதன் விளைவாக அயனிகளின் அளவு அதிகரிக்கும் மற்றும் இரும்பின் அளவு அதிகரிக்கும் என்பதை நீங்கள் அறிவீர்கள், இதனால் அது நடுத்தரத்தின் கடத்துத்திறனை அதிகரிக்கிறது,

எனவே லாம்ப்டா m 0 அதிகரிக்கிறது என்பது உங்களுக்குத் தெரியும். ஆல்பா என்பது அடிப்படையில் இந்த லாம்ப்டா m என்பது லாம்ப்டா m 0 ஆல் வகுக்கப்படுவது போல் um வெளிப்படுத்தப்படுகிறது,

எனவே $\lambda = m$ 0 என்பது அதிகபட்சமாக பிரிக்கப்பட்டதாகக் கருதப்படுகிறது, மேலும் இது ஒரு குறிப்பிட்ட செறிவில் ஓரளவு பிரிக்கப்படுகிறது,

எனவே இது கடத்தல் விகிதம் என்று அழைக்கப்படுகிறது. பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டுகளுக்கு ஹா என்று சொல்லுங்கள் ஆ பிளஸ் ஒரு கழித்தல் அது ஒரு அமிலம் 1 கழித்தல் ஆல்பா ஆல்ஃபா மற்றும் ஆல்பா பெறுகிறது

எனவே செறிவு c ஆக இருந்தால் அது c ஆக

எனவே உங்கள் சமநிலை மாறிலி c ஆல்ஃபா சதுரத்திற்கு சமமாக வகுக்கப்படுகிறது 1 மைனஸ் ஆல்ஃபா ஆல்,

எனவே இதற்கான வெளிப்பாட்டை நீங்கள் செருகினால், அது உங்களுக்கு $c \lambda = m$ சதுரத்தை லாம்ப்டா m 0 ஆல் வகுத்து, பின்னர் $\lambda = m$ 0 மைனஸ் $\lambda = m$ ஐப் பெறும், இதன் மூலம் இது உங்களுக்குத் தெரியும். சரி, பலவீனமான அமிலத்திற்கான ஆ அமில மாறிலி ah க்கு அமில மாறிலி, எனவே அடிப்படையில் லாம்ப்டா அதாவது இது சில செறிவில் இல்லை,

எனவே இந்த எண்ணை நீங்கள் சோதனை ரீதியாகப் பெறுவீர்கள், ஏனெனில் வரைபடத்திலிருந்து உதாரணத்திற்கு இங்கே சொல்லுங்கள். வரைபடத்தை நீங்கள் கண்டுபிடிக்க விரும்பினால், இங்கே சில செறிவுகளைக் கூறுவதற்கு லாம்ப்டா m என்று சொல்லுங்கள், கொடுக்கப்பட்ட செறிவு மதிப்புக்கான தொடர்புடைய மதிப்பு இந்த கட்டத்தில் நீங்கள் லாம்ப்டா m பெறுகிறீர்கள்,

எனவே இந்த தகவலை நீங்கள் செருகிய எண்ணிக்கையில் செருகவும். எண் மற்றும் வகுப்பிற்கான இந்த தகவல் கோஹ்ராவின் அயனியின் சுயாதீன இடம்பெயர்வு விதியின் இந்த பயன்பாட்டிலிருந்து வருகிறது, எனவே இது உங்கள் ஆல்பாவை வழங்கும் மற்றும் இந்த ஆல்பா மதிப்பை இங்கே செருகினால் அது

உங்களுக்கு சில எண்ணை இங்கே கொடுக்கும்

எனவே இது எல்லையற்ற நீர்த்துப்போகும்போது மோலார் கடத்துத்திறன் உங்களுக்குத் தெரிந்திருப்பதில் உள்ள வித்தியாசம், சில செறிவுகளில் மோலார் கடத்துத்திறன் சரி, எனவே இதன் மூலம் நீங்கள் f_0 க்கான காயின் மதிப்பைக் கண்டறியலாம். r ஒரு அமிலம் மற்றும் அது போன்றது பலவீனமான அடித்தளம் அல்லது வேறு ஏதேனும் பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டுக்கு பொருந்தும்,

எனவே கடத்தல் இது உங்கள் கடத்தல் விகித கடத்தல் விகிதத்தின் மூலம் கடத்தல் விகிதத்தைப் பயன்படுத்துவதன் மூலம் இந்த அளவைக் கண்டறியலாம்,

எனவே மோலார் கடத்துத்திறன் மோலார் கடத்துத்திறன் பற்றி இன்னும் சில புள்ளிகள் லாம்ப்டா m என்பது கப்பாவை c க்கு மேல் c ஆல் வகுத்தால் c சீமென்ஸ் மீட்டர் தலைகீழ் செறிவு ஒரு மீட்டர் கனசதுரத்திற்கு சிறியது இப்போது இந்த c என்பது அடிப்படையில் குறிப்பிட்ட கடத்துத்திறன் a by l ஆக உள்ளது, எனவே a by l அடிப்படையில் l c ஆக உள்ளது அதனால் தான் λm ஆனது கப்பாவிற்கு சமம் c okay now ah

So அடிப்படையில் குறிப்பிட்ட ah நடத்துதல் என்பது a by l ஆல் உங்கள் நடத்துதல்

எனவே நடத்துதல் என்பது இங்கே உங்களுக்குத் தெரியும் இது மோலார் கடத்துத்திறனில் லாம்ப்டா என்று உங்களுக்குத் தெரியும் சரி ஆ ,

எனவே இப்போது அடுத்தது கப்பா என்றால் கப்பா சீமென்ஸ் என வெளிப்படுத்தப்பட்டால் சென்டிமீட்டர் தலைகீழ் மற்றும் செறிவு ஒரு சென்டிமீட்டர் கனசதுரத்திற்கு மோல் ஆ என வெளிப்படுத்தப்படுகிறது, பின்னர் லாம்ப்டா m சிமென்ட்ஸ் சென்டிமீட்டர் சதுர மோல் தலைகீழாக வெளிவருகிறது இப்போது எப்போதாவது லாம்ப்டா m லாம்ப்டா m ஆயிரம் கப்பாவை c ஆல் வெளிப்படுத்தப்படுகிறது, இதில் c என்பது மோலார் செறிவு மோலார் செறிவு மற்றும் லாம்ப்டா m என்பது சிமென்ட்ஸ் சென்டிமீட்டர் சதுர மோல் தலைகீழ் சரி,

எனவே அடிப்படையில் உம் இதை இந்த வெளிப்பாட்டுடன் வெளிப்படுத்தலாம், ஆனால் நீங்கள் அறிந்திருப்பதை உறுதிப்படுத்திக் கொள்ளுங்கள் செறிவு அலகு பயன்பாடு தொடர்பான சில கட்டுப்பாடுகள் இப்போது அதே நேரத்தில் மோலார் கடத்துத்திறனுக்கு இணையாக மற்றொரு சொல் பயன்படுத்தப்படுகிறது, இது சமமான கடத்துத்திறன் சமமான கடத்துத்திறன் என்று அழைக்கப்படுகிறது .

உங்கள் கரைசலில் ஒரு மோல் எலக்ட்ரோலைட்டுக்கு பதிலாக ஒரு கிராம் கரைந்த எலக்ட்ரோலைட் இருக்கும் . லாம்ப்டா சமன்பாடு மற்றும் லாம்ப்டா m இடையே உள்ள தொடர்பு லாம்ப்டா m என்பது லாம்ப்டா சமமான z க்கு சமம், அங்கு z என்பது nu கூட்டல் z $p1$ ஐத் தவிர வேறில்லை எங்களுக்கு நியு மைனஸ் இசட் மைனஸ் சதுரத்திற்கு சமம் இது எலக்ட்ரோலைட் உஹ் எலக்ட்ரோலைட்டுக்கான கட்டண எண்ணைத் தவிர வேறு ஒன்றும் இல்லை,

எனவே சமமான கடத்துத்திறன் அல்லது மோலார் கடத்துத்திறன் இரண்டில் ஒன்றை நீங்கள் எந்த வகையான ஆய்வுகளுக்கும் பயன்படுத்தலாம். கடத்துத்திறன் அல்லது மோலார் கடத்துத்திறன் ஏன் இந்த சொல் குறிப்பிட்ட கடத்துத்திறனுடன் ஒப்பிடும்போது மிகவும் முக்கியமானது, ஏனென்றால் இரண்டு எலக்ட்ரோலைட்கள் அவற்றின் கடத்துத்திறனைப் பொறுத்து சில சமமான கடத்துத்திறன் அல்லது மோலார் கடத்துத்திறன் மதிப்பைக் கொண்டிருப்பதாகக் கூறுகிறோம்,

எனவே இந்த இரண்டு தீர்வுகளையும் ஒப்பிடுவது எப்படி? ஒரு நல்ல ஒப்பீட்டைப் பெறுவதற்கு, உங்களுக்குத் தெரிந்த ஒன்று உங்களுக்குத் தெரிந்திருக்க வேண்டும், அதாவது இரண்டிலும் ஒன்று ஒப்பிடப்பட்ட தீர்வுகளில் ஒரே அளவு ஆ அல்லது கரைந்த பொருளின் கரைந்த எலக்ட்ரோலைட் அல்லது அதே கிராம் கரைந்திருக்கும். எலக்ட்ரோலைட் ஒப்பிட்டுப் பார்ப்பதற்கு, இந்த எளிய கடத்துத்திறன் உங்களுக்குத் தெரிந்ததை விட இது மிகவும் எளிது, அதனால்தான் மோலார் கடத்துத்திறன் அல்லது சில சமயங்களில் சமன் valent conductance ah பயன்படுத்தப்படுகிறது சரி, அதனால் ah அதிகமாகவோ அல்லது குறைவாகவோ நான் சொல்கிறேன் , இந்த நடத்துதல் அல்லது குறிப்பிட்ட நடத்துதல் வணிகத்தைப் பற்றியது அவ்வளவுதான், இப்போது சில எளிய சிக்கல்களைக் கணக்கிடலாம் . கால்சியம் குளோரைடு அல்லது $mgso_4$ என்பது நிலையான தரவு நிலையான தரவைப் பயன்படுத்துகிறது, அதாவது நிலையான தரவு என்பது நிலையான தரவு என்று உங்களுக்குத் தெரியும் லாம்ப்டா 0 என்று சொல்லுங்கள், உதாரணமாக கூட்டல் அல்லது லாம்ப்டா 0 கழித்தல்,

எனவே நான் உங்களுக்கு சில எண்களைக் கொடுத்துள்ளேன், அதாவது சில தரவுகளுக்கான தரவு இந்த அயனிகளில் சில ஆனால் , மின் வேதியியலில் ஏதேனும் நிலையான இயற்பியல் வேதியியல் உரை அல்லது பாடப் புத்தகத்தைப் பற்றி உங்களுக்குத் தெரிந்தால், அத்தகைய எண்களின் தொகுப்பைப் பெறுவீர்கள், எனவே நீங்கள் அந்த எண்ணைப் பயன்படுத்த வேண்டும் என்பதை நீங்கள் அறிந்து கொள்ள வேண்டும், ஆனால் இதில் இந்த குளோரைடுக்கான ஸ்டோச்சியோமெட்ரிக் குணகம் இரண்டு என்பதை நீங்கள் கருத்தில் கொள்ள வேண்டும் . இதை கணக்கிடுவது, ஏனெனில் இங்கு ஒரு கால்சியத்திற்கு எதிராக இரண்டு குளோரைடு அயனிகள் உள்ளன, அது சோடியம் குளோரைடு என்றால், ஒரு சோடியம் ஒரு குளோரைடுடன் உள்ளது, இங்கே ஒரு கால்சியம் இரண்டு குளோரைடு அயனிகளுடன் உள்ளது,

எனவே இரண்டு குளோரைடு அயனிகள் எண்ணிக்கையில் இரட்டிப்பாகும்

எனவே பங்களிப்பு கால்சியத்தின் பங்களிப்போடு ஒப்பிடும்போது குளோரைடு குளோரைடு இரட்டிப்பாக இருக்கும் , அதாவது லாம்ப்டா 0 பிளஸ் மதிப்பு என்ன என்பதை நீங்கள் கருத்தில் கொள்ள வேண்டும் , பின்னர் அனோடின் பங்களிப்பிற்கான லாம்ப்டா 0 கழித்தல் மதிப்பின் இருமடங்கு சரி . 1 நேர்மறை மற்றும் ஒன்று எதிர்மறை,

எனவே ஸ்டோச்சியோமெட்ரிக் குணகங்கள் அடிப்படையில் ஒன்று சரி,

எனவே இதைப் பயன்படுத்தவும் நிலையான அட்டவணையைப் பயன்படுத்தவும் அல்லது நிலையான தரவைக் கண்டுபிடிக்க முயற்சிக்கவும் இந்த லாம்ப்டா மீ பூஜ்ஜியத்தைக் கணக்கிட முயற்சிக்கவும். மதிப்பீட்டின் மதிப்பைக் கணக்கிடவும். அசிட்டிக் அமிலத்திற்கான லாம்ப்டா 0m மதிப்பு, nacl chcl மற்றும் சோடியம் அசிடேட்டுக்கு $\lambda_m \theta$ கொடுக்கப்பட்டால் சில எண்கள் கொடுக்கப்படும் அல்லது அல்லது அதற்குப் பதிலாக நீங்கள் நிலையான தரவைப் பயன்படுத்தி கண்டுபிடிக்கலாம். நாக்லா செல் மற்றும் சோடியம் அசிடேட்டுக்கான இந்த லாம்ப்டா m0 ஐக் கண்டுபிடித்து, பின்னர் இந்தத் தகவலைச் சரியான சமன்பாட்டில் செருகவும், பின்னர் இந்த லாம்ப்டா 0 ஐ ch 3 கூலூக்குக் கண்டறியவும். .ii போன்ற பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டின் விலகல் மாறிலியை உங்களால் கண்டுபிடிக்க முடியுமா? நீர்த்துப்போகும்போது கப்பா ஏன் நீர்த்துப்போகும்போது குறைகிறது மற்றும் லாம்ப்டா அதிகரிக்கும் போது கப்பா என்பது யூனிட் கனசதுரத்திற்குள் இருக்கும் அயனிகளின் எண்ணிக்கையுடன் தொடர்புடையது என்பதை நான் ஏற்கனவே உங்களுக்கு விளக்கியுள்ளேன். குறைகிறது எனவே கப்பா குறைகிறது ஆனால் லாம்ப்டா மீ க்கு அது லாம்ப்டா மீ தவிர வேறொன்றும் இல்லை என்பதால் வால்யூமில் கப்பா கப்பா அளவு அதிகரிப்பதன் விளைவைக் குறைக்கிறது என்றாலும் கப்பாவின் குறைப்புடன் ஒப்பிடும்போது லும் அதிகமாக அதிகரிக்கிறது, அதனால் இறுதியில் லாம்ப்டா மீ அதிகரிப்பு ஏற்படுகிறது, அதாவது சில லாம்ப்டா மீ ஆஹ் குறிப்பிட்ட மதிப்பில் இருந்து மற்றொரு மதிப்புக்கு அதிகரிக்கிறது, எனவே இவை அனைத்தும் சில எளிய கேள்விகள் என்று நீங்களே கேட்டுக்கொள்ளுங்கள், பிறகு நீங்கள் இதற்கான தீர்வைக் கண்டுபிடியுங்கள், சரி அடுத்தது, நாங்கள் நகர்த்துவோம், அதற்குள் நாங்கள் நகர்வோம், ஆஹா என்று இன்னொரு கேள்வியை நகர்த்துவதற்கு முன், ஏன் ஏசி என்று என் மனதில் தோன்றும். மின்னாற்பகுப்பு கரைசல் எலக்ட்ரோலைட் கரைசலின் மின்னாற்பகுப்பு கடத்துத்திறன் மற்றும் பிளாட்டினைஸ் செய்யப்பட்ட பிளாட்டினம் மின்முனைகள் ஏன் பயன்படுத்தப்படுகின்றன, எனவே நீங்கள் ஏசி மின்னோட்டத்தைப் பயன்படுத்தினால், மாற்றாகத் தெரிந்தால், அதுதான் இதுவாகும். ஒரு அறிகுறி அல்லது ஒருவேளை கொசைன் வளைவு எனவே ஒவ்வொரு அரை சுழற்சியிலும் சமச்சீராக இருந்தால், இது என்ன நடக்கும் என்று உங்களுக்குத் தெரியும், உங்களில் ஒரு ஜோடி ஆக்ஸிஜனேற்றப்பட்ட மற்றும் குறைக்கப்பட்ட தயாரிப்பு இரண்டு மின்முனைகளில் தெரியும். எதிர் சுழற்சியில் ah அந்த இரண்டும் அடிப்படையில் அந்த ஜோடி உற்பத்தி செய்யப்படும் ஆனால் ah தலைகீழ் வழியில் அதனால் தான் மற்றும் மற்றும் நீங்கள் ஒரு பிளாட்டினைஸ் செய்யப்பட்ட பிளாட்டினம் மின்முனையைப் பயன்படுத்தினால், ஆக்ஸிஜன் மற்றும் ஹைட்ரஜன் சரி என அந்த இரண்டும் இணைக்கப்பட்டு ah ஐ உருவாக்கும். இந்த நீரை மீண்டும் உற்பத்தி செய்யுங்கள், எனவே இந்த மின்முனை பாதிக்கப்படாது, ஆனால் நீங்கள் dc ஐப் பயன்படுத்தினால், மின்முனை எதிர்வினை நடைபெறும், இறுதியில் மின்முனைகள் ஆக்ஸிஜன் மற்றும் ஹைட்ரஜன் போன்ற ஆ வாயுவால் மூடப்பட்டிருக்கும், எனவே மின்முனை பாதிக்கப்படும், எனவே அளவீடு கடத்துத்திறன் தடைபடும் சரி, எனவே இப்போது நாம் மற்றொரு நிகழ்வுக்கு செல்வோம், அதாவது உங்கள் மின் உற்பத்தி மின்சாரத்தை உருவாக்குவது என்பது உங்களுக்குத் தெரியும் ஆற்றல் மின் ஆற்றல் எனவே அடிப்படையில் இது எலக்ட்ரோ எலக்ட்ரோ கெமிக்கல் செல் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே ஒரு ரசாயன எதிர்வினையில் ஒரு எஸ்பி மூலம் எந்த ஆற்றல் வெளியிடப்படுகிறது என்பதை இங்கே நீங்கள் அறிவீர்கள் .ecific ஏற்பாடு குறிப்பிட்ட ஏற்பாடு என்பது, நீங்கள் மின்முனைகளை நனைப்பது என்பதும், ஆற்றல் மின்முனைகளால் கைப்பற்றப்படும் என்பதும் உங்களுக்குத் தெரியும், அது உங்களுக்குத் தெரிந்த மின் ஆற்றலின் வடிவத்தில் மாற்றப்படும். எனவே ஒரு எளிய இரசாயன வினையைப் பற்றி யோசித்துப் பாருங்கள், உங்களிடம் இரண்டு பீக்கர்கள் உள்ளன, ஒன்று துத்தநாகக் கம்பியில் துத்தநாக அடிகல் இருப்பது துத்தநாகக் கம்பியில் துத்தநாக சல்பேட் கரைசல் என்று சொல்லுங்கள், நீங்கள் செப்பு சல்பேட் கரைசலில் தாமிரக் கம்பியைக் குழைத்து வைத்திருக்கிறீர்கள். இந்த இரண்டு தீர்வுகளும் சரி, நீங்கள் அவற்றைக் கலந்தால், துத்தநாக சல்பேட் மற்றும் காப்பர் சல்பேட் தாராளமாகக் கலக்கும் என்பது உங்களுக்குத் தெரியும், பின்னர் நிலைமை மிகவும் சிக்கலானதாக இருக்கும், அதனால்தான் இதை தனித்தனியாக வைத்திருக்கிறீர்கள், பின்னர் இந்த இரண்டையும் இணைக்கிறீர்கள் ஒரு இரசாயனத்தின் உதவி aa அது அது ஆ மின்னாற்பகுப்பு உம் அது உம் அதாவது நீங்கள் எலக்ட்ரோலைட் மூலம் இணைக்கிறீர்கள் ah அதாவது உங்கள் உப்பு பாலம் என்று அழைக்கப்படுகிறது, அதில் சில e உள்ளது எலக்ட்ரோலைட் அல்லது அது அகர் அகார் ஆஹில் உள்ள அம்மோனியம் நைட்ரேட் அல்லது பொட்டாசியம் குளோரைடு ஆ, உங்களுக்குத் தெரியும் ஜெல் அதனால் இதில் பொட்டாசியம் இரும்பு மற்றும் குளோரைடு அயன் அல்லது அம்மோனியம் அயன் மற்றும் நைட்ரேட் அயனிகள் நிறைந்துள்ளன. இந்த இரண்டு கரைசல்களுக்கும் இடையே ஒரு மின்னாற்பகுப்பு இணைப்புக் கோடு ஒன்று காப்பர் சல்பேட் மற்றொன்று துத்தநாக சல்பேட் மற்றும் நல்ல விஷயம் என்னவென்றால், இந்த ஏற்பாட்டின் மூலம் துத்தநாக சல்பேட் அல்லது காப்பர் சல்பேட் ஒன்றுடன் ஒன்று கலக்க முடியாது. இந்த இரண்டு தண்டுகளும் இந்த திசையில் பாய்கிறது என்பதை நீங்கள் கண்டுபிடிப்பீர்கள், இது மைனஸ் எலக்ட்ரோடு இது கண்ணாடி எலக்ட்ரோடு பரவாயில்லை, அதாவது கலத்தின் செல் மைனஸின் கூட்டல் மற்றும் உங்கள் கால்வனோமீட்டர் ஒரு விலகலைக் காட்டுகிறது மற்றும் எலக்ட்ரான்கள் இந்த திசையில் நகர்கின்றன சரி, இது சால்ட் பிரிட்ஜ் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இதில் 3 சில எலக்ட்ரோலைட்டில் kc1 அல்லது nh4 உள்ளது, எனவே ஒட்டுமொத்த துத்தநாக திடமான ராட் மற்றும் cuso4 t ஆக நடைபெறும் இரசாயன எதிர்வினை

என்ன? தொப்பி உங்களுக்கு துத்தநாக சல்பேட் மற்றும் தாமிர திடத்தைப் பெறுகிறது, அதாவது துத்தநாகம் ஆக்ஸிஜனேற்றப்படும் மற்றும் காப்பர் சல்பேட் குறையும், எனவே நீங்கள் வழக்கமான ஆய்வக பரிசோதனையில் என்ன செய்வீர்கள், நீங்கள் என்ன செய்யலாம், நீங்கள் கொஞ்சம் காப்பர் சல்பேட் கரைசலை எடுத்து சிறிது துத்தநாகத்தை தெளிக்கலாம் தூசி பின்னர் தாமிர சல்பேட் துத்தநாக சல்பேட்டால் மாற்றப்படும் ஒரு மாற்றத்தை நீங்கள் காண்பீர்கள், மேலும் செப்பு திட சிவப்பு தாமிர திட அல்லது குறைக்கப்பட்ட தாமிர திடம் உற்பத்தி செய்யப்படும், எனவே இந்த இரசாயன எதிர்வினையின் காரணமாக சில இரசாயன ஆற்றல் உருவாகிறது, அது மாற்றப்படும். இந்த ஏற்பாட்டின் மூலம் மின் ஆற்றல் மின் வேதியியல் செல் என்று அழைக்கப்படும் இந்த சாதனம் ஒகே

எனவே இதற்கு மின் ஆற்றல் வேறுபாடு சுமார் 1.1 வோல்ட் சரி, எனவே துத்தநாகத்தின் செறிவுக்கு இது மிகவும் முக்கியமானது, ஏனெனில் இந்த எண் சார்ந்துள்ளது. இந்த அயனிகளின் செறிவில் ஒரு டிஎம் கன சதுரம் டெசிமீட்டர் கனசதுரத்திற்கு ஒரு மோல் உள்ளது, எனவே இது கால்வனிக் அல்லது வோல்டாயிக் செல் என அழைக்கப்படுகிறது, எனவே எலக்ட்ரோலைடிக் செல்கள் ஓ ஆ , இது உங்களுக்குத் தெரிந்த மின்னாற்பகுப்புக் கலத்தில் செயல்படுத்துவதற்கான ஒரு சாதனம், அதாவது இந்த தன்னிச்சையற்ற எதிர்வினைகளைச் செயல்படுத்த ஒரு சாதனம் உள்ளது,

எனவே அடிப்படைக் கொள்கை இது போன்ற ஒரு சந்தர்ப்பத்தில் நீங்கள் முன்னோக்கி செல்லும் திசையைப் பயன்படுத்துவீர்கள். அதாவது, பின் எதிர்வினைக்கு நீங்கள் வெளியில் இருந்து சில திறனைப் பயன்படுத்துகிறீர்கள் என்று அர்த்தம், அதாவது செயல்முறையின் திசையைத் தலைகீழாக மாற்றும்.

அடிப்படையில் இந்த ஏற்பாடு டேனியல் செல் டேனியல் செல் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே இந்த பகுதியையும் அந்த பகுதியையும் பற்றி யோசித்துப் பாருங்கள், இந்த இரண்டையும் இணைத்தால் சுற்று நிறைவடையும், மின்னோட்டம் பாயும் என்று உங்களுக்குத் தெரியும், எனவே இந்த பகுதி அழைக்கப்படுகிறது,

எனவே இது முழுமையான செல் என்று அழைக்கப்படுகிறது. நீங்கள் இரண்டாகப் பிரித்தால் இது ஒரு அரை செல் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது மற்ற பாதி செல் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே பாதி செல் எதிர்வினைகள் அல்லது இவை ரெடாக்ஸ் குறைப்பு ஆக்சிஜனேற்ற ஜோடி என்று அழைக்கப்படுகின்றன,

எனவே இங்கே ஆக்ஸிஜனேற்றம் நடைபெறுகிறது r கல்வி நடைபெறுகிறது

எனவே இது பிளஸ் மற்றும் இது இந்த கலத்தின் மைனஸ்

எனவே இது இரண்டும் சேர்ந்து ரெடாக்ஸ் ஜோடி என்று அழைக்கப்படுகிறது அல்லது ஒரு அரை செல் இது மற்றொரு அரை செல்

எனவே இப்போது அரை செல் எதிர்வினைகளை கருத்தில் கொள்வோம்,

எனவே முயற்சி செய்யலாம் அரை செல் எதிர்வினையின் அடிப்படையில் குறிப்பிடுவது சரி,

எனவே அரை செல் அரை செல் எதிர்வினைகள் சரி,

எனவே um குறைப்பு செயல்முறை குறைப்பு செயல்முறை cu க்கு பிளஸ் பிளஸ் இரண்டு முறை

எலக்ட்ரான் உங்களுக்கு திட பூஜ்ஜியத்தைப் பெறுகிறது,

எனவே இது குறைப்பு

எனவே இந்த குறைப்பு செயல்முறைக்கு நிரப்பு ஆக்சிஜனேற்றம்

எனவே ஆக்ஸிஜனேற்ற செயல்முறை இருக்கும். துத்தநாக துத்தநாகம் உங்களுக்கு துத்தநாகத்தை ப்ளஸ்

பிளஸ் இரண்டு மடங்கு எலக்ட்ரானைக் கொடுக்கும்,

எனவே இது ஒரு ஆக்சிஜனேற்ற செயல்முறையாகும்,

எனவே அடிப்படையில் என்ன நடக்கிறது,

எனவே தன்னிச்சையான ரெடாக்ஸ் தேர்வின் கிப்ஸ் ஆற்றல் மின் ஆற்றலாக மாற்றப்படுகிறது,

எனவே கிப்ஸ் ஆற்றல் அடிப்படையில் இலவச ஆற்றலை அளிக்கிறது கிப்ஸ் இலவச ஆற்றல் இலவச

ஆற்றல் என்பது இங்கே ஈடுபட்டுள்ளது என்பது உங்களுக்குத் தெரியும், சில இலவச ஆற்றல் மாற்றங்களில்

ஒரு தன்னிச்சையான மாற்றத்திற்காக ஈடுபடுத்தப்படும் இலவச ஆற்றல் மாற்றங்கள் ஒரு

தன்னிச்சையான செயல்முறைக்கு டெல்டா ஜி எதிர்மறையானது கிப்ஸ் இலவச ஆற்றலில் ஏற்படும்

மாற்றம் எதிர்மறையானது, அது ஒரு தன்னிச்சையான எதிர்வினை என்றால், தன்னிச்சையான

எதிர்வினைக்கான தன்னிச்சையான எதிர்வினை இந்த வகை உங்களுக்குத் தெரியும், இவை இரண்டும்

ஒன்றோடு ஒன்று இணைந்தால், இது தன்னிச்சையான ரெடாக்ஸ் திசைக்கு இலவச ஆற்றலைக்

கொடுக்கும். மின் ஆற்றலாக மாற்றப்படும் மற்றும் டெல்டா ஜி என்றால் கிப்ஸ் ஃப்ரீ எனர்ஜியில் ஏற்படும்

இந்த மாற்றம் டெல்டா ஜி ஆக இருந்தால், அது nfe ஐத் தவிர வேறு ஒன்றும் இல்லை, அங்கு e செல் திறன் f

என்பது ஃபாரடே n என்பது பரிமாற்றப்படும் எலக்ட்ரான்களின் எண்ணிக்கை சரி, இங்கே இரண்டு

எலக்ட்ரான்கள் குறைப்புக்கு ஈடுபட்டுள்ளன தாமிரம் மற்றும் இரண்டு எலக்ட்ரான்கள்

விடுவிக்கப்படுகின்றன இங்கே இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் பயன்படுத்தப்படுகின்றன, இரண்டு

எலக்ட்ரான்கள் விடுவிக்கப்படுகின்றன,

எனவே இந்த விடுதலையும் இதையும் நீங்கள் பயன்படுத்திக் கொண்டீர்கள்,

எனவே இந்த இரண்டு பயன்பாடு மற்றும் கல்ரீரல் விடுதலை இவை இவை சமமானவை,

எனவே இது இழப்பீடு செய்யப்படுகிறது. எதிர்வினை முழுமையடையும்

எனவே இந்த குறிப்பிட்ட வழக்கில் n என்பது 2 ஆகும்,

எனவே டெல்டா g என்பது nfe க்கு சமம்

எனவே டெல்டா g எதிர்மறையாக இருந்தால் ee நேர்மறையாக இருக்கும் என்று எதிர்பார்க்கிறீர்கள் அதாவது, உங்களுக்கு சில நேர்மறை செல் திறன் தெரியும் ,

எனவே எலக்ட்ரோ இந்த கால்வனிக் செல் கால்வனிக் செல் என்பது இந்த இலவச ஆற்றல் மாற்றத்தை நீங்கள் பிடிக்கக்கூடிய ஒரு ஏற்பாடாகும், பின்னர் நீங்கள் இதை மின் சக்தியாக மாற்றுகிறீர்கள், இதனால் இந்த மின் ஆற்றலைப் பயன்படுத்தலாம். சில சில வேலைகளைச் செய்வதற்கு, சில பயனுள்ள வேலைகளைச் செய்வதற்கு, அழுத்தம் அளவு வேலை செய்வது போல் இல்லை, இந்த மின்சார சக்தியை சில பிவி அல்லாத சில வேலைகளைச் செய்யப் பயன்படுத்தலாம், அதனால் கால்வனிக் செல்லில் என்ன நடக்கிறது என்றால் துத்தநாக சல்பேட் கரைசலில் உங்கள் துத்தநாக உலோகம் தோய்க்கப்பட்டிருப்பதையோ அல்லது செப்பு சல்பேட் கரைசலில் உங்கள் செப்பு உலோகம் நன்றாக நனைத்திருப்பதையோ கடந்த முந்தைய ஸ்லைடு உங்களுக்கு நினைவிருக்கிறது.

எனவே கால்வனிக் செல் கால்வனிக் கலத்திற்கு உங்களிடம் உலோகம் உள்ளது மற்றும் உங்களிடம் எலக்ட்ரோலைடிக் அல்லது எலக்ட்ரோலைட் கரைசல் எலக்ட்ரோலைட் கரைசல் உள்ளது மற்றும் இது இடைமுகத்தைத் தவிர வேறில்லை என்பதைக் குறிக்க செங்குத்து கோடு உள்ளது. உலோகம் மற்றும் எலக்ட்ரோலைட் சரி,

எனவே அடிப்படையில் எலக்ட்ரான் பரிமாற்ற எலக்ட்ரான் பரிமாற்றம் என்பது உலோகத்திலிருந்து எலக்ட்ரோலைட்டுக்கு எலக்ட்ரான் பரிமாற்றம் அல்லது எலக்ட்ரோலைட்டுக்கு உலோகம் இந்த இடைமுகத்தில் நிகழ்கிறது,

எனவே ஒற்றை செங்குத்து கோடு இந்த உலோகம் இந்த எலக்ட்ரோலைட் கரைசலில் நனைக்கப்பட்டுள்ளது என்பதைக் குறிக்கும். காப்பர் சல்பேட் கரைசலில் தாமிரம் தோய்க்கப்பட்டது சரி, இங்கே இருப்பது போல் இரண்டு எலக்ட்ரோலைட்டுகள் இருந்தால் சரி, ஒன்று துத்தநாக சல்பேட் மற்றொன்று காப்பர் சல்பேட், பின்னர் இவை கரைப்பானின் உதவியுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ளன,

எனவே இந்த ஏற்பாட்டை எவ்வாறு பிரதிநிதித்துவம் செய்வது எலக்ட்ரோலைட் எலக்ட்ரோலைட் ஒன்று பின்னர் எலக்ட்ரோலைட் இரண்டு மற்றும் அவை உடல் ரீதியாக கலக்கப்படவில்லை, அதாவது நீங்கள் துத்தநாக சல்பேட்டுடன் தாமிர சல்பேட்டை கலக்கவில்லை,

எனவே அவை தனித்தனி கொள்கலன்களில் வைக்கப்படுகின்றன, ஆனால் அவை திடப்பொருளின் உதவியுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ளன,

எனவே இந்த ஏற்பாடு இந்த இரண்டு எலக்ட்ரோலைட்களையும் அருகருகே எழுதுவதன் மூலமும், இடையில் இரண்டு செங்குத்து கோடுகளை வைப்பதன் மூலமும் குறிக்கப்படுகிறது . உப்பு பாலம் சரி, அதனால் இந்த எலக்ட்ரோலைட் ஒன்றை எலக்ட்ரோலைட் இரண்டுடன் இணைக்கிறது,

எனவே இந்த ஏற்பாடு செய்யப்படும் போதெல்லாம் , அதாவது உங்களிடம் இந்த அரை செல் உள்ளது என்று அர்த்தம், உங்களிடம் இந்த அரை செல் உள்ளது,

எனவே மொத்த திறன் இந்த இரண்டிற்கும் இடையிலான சாத்தியமான வேறுபாட்டைத் தவிர வேறில்லை. எனவே, இந்த அரை செல் சில ஆற்றலைக் கொண்டிருக்க வேண்டும், இந்த மின்முனையானது கரைசலைப் பொறுத்து நேர்மறையாக சார்ஜ் செய்யப்பட்டதா அல்லது எதிர்மறையாக சார்ஜ் செய்யப்பட்ட கரைசலில் எலக்ட்ரான்கள் எந்த திசையில் இருக்கும் என்பதை நான் தீர்மானிக்கிறதா என்பதை தீர்மானிக்கிறது. இது எலக்ட்ரான் நிறைந்ததாக இருந்தால், இது எலக்ட்ரான் நிறைந்ததாக இருந்தால் அல்லது இது எலக்ட்ரான் நிறைந்ததாக இருந்தால், எலக்ட்ரான்கள் இங்கு குவிந்து கொண்டிருக்கும், எலக்ட்ரான் குறைபாடு இருந்தால், இந்த தீர்வு இருக்கும் என்று வைத்துக்கொள்வோம். அதிக எலக்ட்ரான்கள் அதனால் என்ன நடக்கும், அதனால் என்ன நடக்கும் என்று நான் சொல்கிறேன், இதன் விளைவாக இது குறைபாடு உள்ளது, இந்த செப்பு கம்பியில் குறைபாடு உள்ளது,

எனவே எலக்ட்ரான்கள் இந்த திசையில் பாயும், உப்பு பாலம் வழியாக சுற்று முடிவடையும், இது ஏன் எலக்ட்ரான் நிறைந்தது, ஏனெனில் நீங்கள் துத்தநாகம் மற்றும் துத்தநாக சல்பேட்டை தோய்க்கும் தருணத்தில் அது இரண்டு எலக்ட்ரானை இழக்கும் மற்றும் துத்தநாகம் மாறும் ஒரு துத்தநாகம் டீ பிளஸ் என கரைசலுக்கு செல்லும் போக்கு இருப்பதால், இந்த இரண்டு எலக்ட்ரான்களையும் துத்தநாக அணு இங்கே விட்டுவிடும், இங்கே என்ன நடக்கிறது என்பதை இந்த காப்பர் சல்பேட் ஏற்றுக் கொள்ளும் பூஜ்ஜியம் மற்றும் இங்கே டெபாசிட் செய்யப்படும்,

எனவே இது உங்களுக்கு எலக்ட்ரான்கள் குறைபாடு இருப்பதை நீங்கள் அறிவீர்கள் , இதன் விளைவாக இதுவாக இருக்கும், இது நேர்மறையாக சார்ஜ் செய்யப்படும் மற்றும் இது எதிர்மறையாக சார்ஜ் செய்யப்படும்

எனவே இது உங்களுக்குத் தெரியும், அதாவது இந்த எலக்ட்ரான்கள் எலக்ட்ரான் இங்கிருந்து இங்கிருந்து பாயும்,

எனவே அடிப்படையில் இது முன்னோக்கி எதிர்வினையா அல்லது பின்தங்கிய வினையா என்பதை நான் சொல்கிறேன். நீங்கள் ஒரு கரைசலில் ஒரு உலோகத்தை தோய்க்கும்போது, உதாரணமாக ஒரு உலோகத்தை அதன் அங்கமான அயனியின் கரைசலில் நனைத்தால், அதாவது இந்த அரை செல், குறிப்பிட்டதைப் பொறுத்து, துத்தநாகம் மற்றும் எடுத்துக்காட்டாக, அது மீளக்கூடியதாக இருக்கும். அது துத்தநாக சல்பேட்டாக இருந்தால் , சல்பேட்டைப் பொறுத்தமட்டில் மின்முனையானது மீளக்கூடியது என்று கூறப்படுகிறது,

எனவே அது துத்தநாகம், பின்னர் துத்தநாகம் டீ பிளஸ் இரண்டு முறை எலக்ட்ரான் சரி,

எனவே விஷயம் என்னவென்றால், துத்தநாகம் ஆக்ஸிஜனேற்ற முயற்சிக்குமா அல்லது தாமிரமாக இருக்கும் கேள்வியில் உள்ள உலோகத்தின் குறிப்பிட்ட குணாதிசயத்தைப் பொறுத்து குறைக்க முயற்சி செய்யுங்கள், அதனால் தான் அரை செல் திறன் என்று அழைக்கப்படுகிறது,

எனவே அரை செல் திறன் என்றால், அரை செல் திறன் துத்தநாகத்திற்கு துத்தநாகத்தைக் கொண்டிருக்கும் என்பதை ஆணையிடும். ஆக்சிஜனேற்றம் பெறுங்கள் அல்லது தாமிரம் ஆக்சிஜனேற்றம் அடைவதற்கான அதிகப் போக்கைக் கொண்டிருக்கும்,

எனவே இந்த ரெடாக்ஸ் செயல்முறையைப் பற்றி நாம் எப்போது பேசுகிறோமோ அப்போது அடிப்படையில் நீங்கள் இந்த மின்முனை வினையைப் பிரதிநிதித்துவப்படுத்தலாம் அல்லது e ஐப் பிரதிநிதித்துவப்படுத்தலாம். $ctrode$ எதிர்வினை துத்தநாகம் மற்றும் இரண்டு மடங்கு எலக்ட்ரான் பயன்படுத்தப்படுகிறது

எனவே இது ஆக்சிஜனேற்ற திட்டம் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது குறைப்பு திட்டம் என்று அழைக்கப்படுகிறது. ஆக்சிஜனேற்றத் திறன் x ஆக இருந்தால், குறைப்பு ஆற்றல் மைனஸ் x ஆக இருக்கும்,

எனவே துத்தநாகத்திலிருந்து துத்தநாகம் O பிளஸ் இரண்டு முறை எலக்ட்ரான் அல்லது துத்தநாகம் இரண்டு பிளஸ் இரண்டு எலக்ட்ரான் துத்தநாகத்தைப் பெறுகிறது,

எனவே நாங்கள் பின்பற்ற வேண்டும் ஆக்சிஜனேற்றத் திட்டம் பயன்படுத்தப்படலாம், ஆனால் பயன்படுத்தப்படலாம், ஆனால் குறைக்கும் திட்டம் என்பது யூ பேக்கால் பரிந்துரைக்கப்பட்டதாக உங்களுக்குத் தெரியும்,

எனவே துத்தநாகம் இரண்டு கூட்டல் இரண்டு முறை எலக்ட்ரான் துத்தநாகம் மற்றும் தொடர்புடையது ϕ_i ϕ_i என்பது இந்த தீர்வைப் பொறுத்து இந்த மின்முனையில் உருவாகும் சாத்தியக்கூறு மின்முனை சாத்தியம் என்று அழைக்கப்படுகிறது,

எனவே ph உதாரணமாக துத்தநாகம் O பிளஸ் துத்தநாகம் இப்படிக் குறிப்பிடப்படுகிறது, அதனால் தொடர்புடைய சாத்தியக்கூறு குறைப்பு சாத்தியக்கூறு இது போன்ற ஒரு பிரதிநிதித்துவத்தைக் கொண்டிருக்கும்

எனவே செல் திறனை வெளிப்படுத்த நீங்கள் அறியும் வகையில், செல் திறனை வெளிப்படுத்த நீங்கள் செய்ய வேண்டியது என்ன என்பது e செல் சமமாக இருக்கும் என்பது இது போல் கொடுக்கப்பட்டுள்ளது. உங்களிடம் ஒரு செல் உள்ளது. இது 5 மீதம் உள்ளது, அது மீண்டும் குறைப்பு திட்டத்தில் உள்ளது, ஆனால் இது 5 இடமாக உள்ளது,

எனவே உங்கள் செல் 5 வலது மைனஸ் 5 இடமாக இருக்கும், ஏனெனில் முழு அல்லது ஒட்டுமொத்தமாக நீங்கள் அறியும் பூஜ்ஜியத்தை விட அதிகமாக இருக்கும் மின் செல் இருக்க வேண்டும். w செல் எதிர்வினை தன்னிச்சையானது சரி,

எனவே வலது கையில் ஆக்சிஜனேற்றம் மற்றும் இடது கையில் ஆக்சிஜனேற்றம் குறைகிறது, ஆனால் ஃபை என்பது ஒன்றும் இல்லை, ஆனால் அது குறைப்பு திறனைத் தவிர வேறு ஒன்றும் இல்லை, எனவே அதனால் என்ன அதனால் நாம் அதிலிருந்து என்ன பெறுகிறோம் அதனால் அது குறைப்புத் திட்டத்தில் உள்ளது அது குறைப்புத் திட்டத்தில் உள்ளது சரி குறைப்புத் திட்டம் என்பது பேக் பரிந்துரைத்தபடி குறைப்பு சாத்தியக்கூறு கன்வென்ஷனைப் பயன்படுத்தும் குறைப்பு சாத்தியக்கூறு திட்டமாகும்,

எனவே e செல் என்பது ஃபை ரைட் மைனஸ் ஃபைக்கு சமம், இப்போது இந்த குறைப்பு சாத்தியக்கூறுக்கு இன்னும் மற்றொரு சொல் பயன்படுத்தப்படுகிறது. நிலையான குறைப்பு சாத்தியம் ஒகே நிலையான குறைப்பு சாத்தியம்

எனவே நிலையான குறைப்பு திறன் என்பது அல்லது நிலையான அரை செல் ஆற்றல் ϕ_i θ என வெளிப்படுத்தப்படுகிறது, இது மின்பகுளியின் செறிவு 1 1 அல்லது ஒற்றுமை ஒற்றுமையாக இருக்கும்போது சாத்தியம் அல்லது அரை செல் சாத்தியத்தைத் தவிர வேறில்லை. செறிவு என்பது செறிவூட்டலுக்கான ஒற்றுமை ஒற்றுமை அல்லது செயல்பாடு அலகு செயல்பாட்டின் போது எடுத்துக்காட்டாக துத்தநாக சல்பேட் ஒற்றுமை சரி

எனவே தொடர்புடைய திறன் அல்லது h ஆல்ஃப் செல் சாத்தியக்கூறு நிலையான அரை செல் சாத்தியம் என்று அழைக்கப்படுகிறது,

எனவே e செல் செல் திறன் செல் திறன் என்று நாம் பெறுவது ஃபை ரைட் மைனஸ் ஃபை என்பது குறைப்பு சாத்தியக்கூறு உருவாக்கத்தில் இப்போது அடுத்தது செல் அளவிடுவது எப்படி சாத்தியக்கூறுகள் அதாவது மின்னோட்ட விசை அல்லது நீங்கள் எதை அளவிடுகிறீர்களோ, அது 1.5 வோல்ட் சரி என்று எழுதப்பட்டுள்ளது,

எனவே அதை எப்படி அளவிடுவது சரி என்பதை அளவிட நீங்கள் ஒரு நிலையான வோல்ட்மீட்டரைப் பயன்படுத்தலாம் ஆனால் இந்த நிலையான வோல்ட்மீட்டர் பரிந்துரைக்கப்படவில்லை, ஏனெனில் நீங்கள் அதிக மின்னோட்டத்தை ஈர்க்கும் வோல்ட்மீட்டரைப் பயன்படுத்தினால், அது அதிக மின்னோட்டத்தை எடுத்தால், செயல்முறையின் மீள்தன்மை, ஏனெனில் நாம் எதைப் பற்றி விவாதித்தாலும் அது நிபந்தனையின் அடிப்படையில் உள்ளது எதிர்வினைகள் மீளக்கூடியவை சரி,

எனவே செயல்முறையின் மீள்தன்மையை பராமரிக்க நீங்கள் குறைந்தபட்ச மின்னோட்டத்தை வரைய வேண்டும்,

எனவே emf என்பது emf அல்லது எலக்ட்ரோமோட்டிவ் விசை தவிர வேறொன்றுமில்லை செல் சாத்தியமான செல் சாத்தியம்

எனவே இந்த மின்னோட்டம் பூஜ்ஜியத்திற்கு வரும்போது emf என்பது செல் திறனைத் தவிர வேறொன்றுமில்லை,

எனவே நீங்கள் செல் திறனை அதிகமாக வரையாத ஒரு சாதனம் மூலம் செல் திறனை அளவிடுகிறீர்கள், அதனால் அது emf என்று அழைக்கப்படுகிறது. அல்லது எலக்ட்ரோ உஹ் மோட்டிஃப் ஃபோர்ஸ் ஒகே

எனவே எங்களிடம் உள்ள விஷயங்கள் என்ன என்பதை நாங்கள் இங்கு பயன்படுத்தியுள்ளோம் ஒன்று அரை செல் சரி, அது பாதி செல் என்றால் பாதி செல் திறன், ஃபை போன்ற அரை செல் திறன், பின்னர் நீங்கள் பிரதிநிதித்துவப்படுத்த வேண்டிய குறைப்பு திறன் திட்டம் செம்பு டீ பிளஸ் முதல் செம்பு துத்தநாகம் ப்ளஸ் டு துத்தநாகம் போன்ற குறைப்புத் திட்டத்தில் எதிர்வினை, அதனால்தான் இந்த ஃபைகள் குறைக்கும் திறன் ஆகும். அல்லது அயனி என்பது ஒருமை அல்லது அயனியின் செயல்பாட்டுச் செயல்பாடு ஒற்றுமை என்பது சரி, அது இரும்பைப் பொறுத்தமட்டில் அது மீளக்கூடியது போன்றது. ஓ காப்பர் டீ பிளஸ் இது ஜிங்க் டீ பிளஸ் ஓகே ரிவர்சிபிள் ஆகும், எனவே இந்த அரை செல் திறனைப் பெற்ற பிறகு, இதை அரை செல்களுடன் இணைத்து உங்கள் செல்லை உருவாக்குவது வழக்கம், எனவே நீங்கள் இதை உருவாக்கியதும் ஆஹா, உங்களுக்கு முழுமையான செல் தெரியும் பிறகு e செல் என்ற கேள்வி வருகிறது, எனவே ஜெஸ்எல்ஜ எவ்வாறு கணக்கிடுவது அல்லது எப்படி மதிப்பிடுவது என்பது குறைப்பு திட்டத்தில் 5 வலது மைனஸ் 5 மட்டுமே உள்ளது, எனவே அடுத்ததாக இந்த மின் கலத்தை எப்படி கண்டுபிடிப்பது என்று ஒரு விஷயம் வருகிறது. நீங்கள் ஒரு வோல்ட்மீட்டரைப் பயன்படுத்தலாம், ஆனால் வோல்ட்மீட்டர் ஒரு நல்ல வேலை அல்ல, எனவே நீங்கள் அதை கால்வனோமீட்டர் என்று அழைக்கப்படுகிறது மற்றும் ஒரு குறிப்பிட்ட முறையின் உதவியுடன் pogendops இழப்பீட்டு முறை pogendorf இழப்பீட்டு முறை என்று அழைக்கப்படுகிறது. நீங்கள் ஒப்பிட்டுப் பார்க்கும் முறை, உங்கள் அறியப்படாத செல் மற்றும் ஒரு நிலையான கலத்திற்கான விலகல் புள்ளியை ஒப்பிட்டுப் பார்க்கவும், பின்னர் நீங்கள் விகிதத்தை எடுத்துக் கொள்ளுங்கள், நான் இந்த இரண்டு அளவுகளின் விகிதத்தைக் குறிக்கிறேன் என்பதை நீங்கள் கண்டுபிடிக்க முடியும். இதன் விளைவாக, அந்த குறிப்பிட்ட ஏற்பாட்டில் மின்னோட்டம் 0 க்கு செல்கிறது, மேலும் மீள்செல் திறன் என்று அழைக்கப்படும் emf ஐ நீங்கள் கண்டுபிடிக்க முடியும், எனவே இதுதான் செல்லைக் கண்டறியும் முறை சாத்தியமான செல் என்பது இரண்டு அரை செல்களின் கலவையாகும். மேலும் சில இரசாயன எதிர்வினைகளின் அடிப்படையில் உங்களுக்குத் தெரிந்த பல்வேறு செல்களை நாங்கள் உருவாக்க முயற்சிப்போம், மேலும் உங்களுக்குத் தெரிந்த சில எளிய உதாரணங்களை எடுத்துக்கொள்வோம். எனவே, மேலும் மேலும், அரை செல் திறன் பாதி செல் சாத்தியத்தை கண்டறியும் முயற்சியில் ஈடுபடுவேன், அதாவது ஒரு குறிப்பிட்ட அரை கலத்திற்கான சாத்தியம் என்ன என்று அர்த்தம். உங்களுக்குத் தெரிந்த அரைக் கலத்தைப் பயன்படுத்த வேண்டும், அதன்பின் அந்தத் தெரிந்த அரைக் கலத்தைப் பொறுத்த வரையில், நீங்கள் முழுமையான கலத்தை உருவாக்கி, அதன் பிறகு ஒரு பாதி செல் அறியப்பட்டதாகவும், மற்ற பாதி செல் தெரியாததாகவும் இருக்கும் இந்த முழுமையான கலத்தின் emf ஐக் கண்டறியவும். எனவே இந்த வழியில் நாம் அரை செல் திறனைக் கண்டறிய முடியும், எனவே அடுத்த வகுப்பில் அதிக விற்பனை சாத்தியக்கூறு மற்றும் emf அளவீட்டின் பல்வேறு பயன்பாடுகளை அளவிடுவோம், அதாவது emf அளவீடுகளின் சில பயன்பாடுகள் அடுத்த வகுப்பில், இன்றைக்கு அவ்வளவுதான் நன்றி