

அனைவருக்கும் காலை வணக்கம் இன்று நான் எலெக்ட்ரோ கெமிஸ்ட்ரியுடன் தொடங்குகிறேன் இது வேதியியல் பிரிவாகும், இது மின்சாரம் மற்றும் அடையாளம் காணக்கூடிய இரசாயன மாற்றங்கள் ஆகியவற்றுக்கு இடையேயான தொடர்பை ஆய்வு செய்கிறது.

ஒரு

எலக்ட்ரோலைட் சரி, அது மின்சாரம் ஆற்றல் மற்றும் இரசாயன மாற்றங்களைக் கையாள்கிறது, இப்போது

தன்னிச்சையான இரசாயன எதிர்வினையிலிருந்து மின்சாரம் உற்பத்தி ஆஹா, சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு, குளோரின் போன்ற ஏராளமான உலோகங்கள் போன்ற இரசாயனங்கள் மின் வேதியியல் நுட்பங்களால் உற்பத்தி செய்யப்படுகின்றன பேட்டரிகள் செயலிழக்கும் செல்கள்

போன்றவை இங்கு மின் வேதியியல் ஒரு ஒருங்கிணைந்த பகுதியாகும்.

பகுதி இப்போது

இந்த மின்வேதியியல் நுட்பத்துடன் செய்யப்படும் எதிர்வினைகள் இவை அடிப்படையில் உங்களுக்குத் தெரியும் சில

சந்தர்ப்பங்களில் இவை சுற்றுச்சூழலுக்கு உகந்தவை, மேலும் இவை பொதுவாக மாசுபாடுகளை உருவாக்குவதில்லை

இப்போது வாழும் அமைப்பில் சமிக்ஞை பரிமாற்றம் இந்த மின் வேதியியல் கொண்டதாக அறியப்படுகிறது

அல்லது மின் வேதியியல் cal in origin now ah நாம் மின் வேதியியல் பற்றி பேசும்

போது முதலில் வருவது உங்களுக்கு கடத்தல் தெரியும் எனவே கடத்தல் என்பது

சில சர்க்யூட் முழுவதும் மின்சார சார்ஜ் கடத்தல் என்று அர்த்தம் இப்போது ஆ ஒன்று இந்த உலோகக் கடத்தி என்பது உங்களுக்குத் தெரிந்தது போல்

மற்றொன்று கடத்தி அல்லாத மின்கடத்தி அல்லது மின்கடத்திகள் மற்றொன்று குறைக்கடத்தி மற்றும் நான்காவது

இந்த மின்னாற்பகுப்பு கடத்திகள் இப்போது மின்னாற்பகுப்பு கடத்திகள் என்பது

மின்னாற்பகுப்பு

கடத்திகள் இந்த மின்தடையானது

பிறகு இது என்ன நடக்கிறது என்ன நடக்கிறது என்றால்

என்ன நடக்கிறது இது ஒரு கடத்தி என்று வைத்துக் கொள்வோம், எனவே நீங்கள் இந்த சுற்று முழுவதும் சில சாத்தியமான வேறுபாட்டைப் பயன்படுத்துகிறீர்கள்

எனவே எலக்ட்ரான்கள் இந்தப் பக்கத்திலிருந்து அந்தப் பக்கத்திற்குக் கொண்டு

செல்லப்படுகின்றன இது tr இந்தப் பக்கத்திலிருந்து இந்தப்

பக்கம்,

அதனால் வெளியில் இருந்து பார்த்தல் கடத்தியில் உள்ள பொருளில் எந்த மாற்றமும் இல்லை

எலக்ட்ரோலைட் கடத்தியின் விஷயத்தில்

ஊர்

அதில் பொருளில் எந்த மாற்றமும் இல்லை.

தீர்வு சரி, நீங்கள் எலெக்ட்ரோடுகளாக உருவாகி வருகிறீர்கள்,

ஒன்று கூட்டல் மற்றொன்று மைனஸ் ஆகும்.

நீங்கள் எதிர்ப்பை அளவிடும் போது,

இந்த இரண்டிலும் சில மின்னோட்டம் பாய்கிறது என்று பொருள்

ஒரு இடத்திலிருந்து இன்னொரு இடத்திற்கு இப்போது சார்ஜ் எடுத்துச் செல்வதற்கு இவையே

பொறுப்பாகும், எனவே

நல்ல கடத்தி போன்ற பல்வேறு வகையான கடத்திகள் எனவே இவை ஏறக்குறைய

முழுமையாக கடத்தும் குறைக்கடத்தியை முழுமையாக நடத்துகின்றன, இது பகுதியளவு

கடத்தி இன்சுலேட்டராகும் இப்போது

நான் இந்த உலோகத்தின் மூலம் கடத்துதல் மற்றும்

மின்னாற்பகுப்பு கரைசல் மூலம் கடத்துதல் பற்றி இப்போது பேசினேன்.

இப்போது என்ன வகை என்ன

இந்த உலோகம் மற்றும் மின்னாற்பகுப்புக் கடத்திகளில் உள்ள வேறுபாடுகள் எனவே ஆ

உலோகக் கடத்தியாக இருந்தால் எலக்ட்ரான்கள் எலக்ட்ரான்கள் ஒரு

நிலையிலிருந்து மற்றொன்றுக்கு மாற்றப்படும் மற்றும் மின்னாற்பகுப்பு மின்னாற்பகுப்பு

கடத்தி அயனிகள் பொறுப்பு அயனிகள் ஆகும் ஏதேனும் ஒரு கரைப்பானில் கரைக்கப்படும் போது அவை அயனிகளை உருவாக்கும் மற்றும் சில பயன்பாட்டு சாத்தியமான வேறுபாட்டிற்கு எதிராக அயனிகளை உருவாக்கும்.

மெட்டாலிக்

கடத்தி, எனவே பொருளின் போக்குவரத்து இல்லை, பொருளின் போக்குவரத்து இல்லை, ஆனால் இந்த விஷயத்தில் எலக்ட்ரோலைட் ஓரியன்கள் கொண்டு செல்லப்படுகின்றன, அவை இப்போது கடத்தப்படுகின்றன மூன்றாவது வேறுபாடு வெப்பநிலைக்கு ஏறக்குறைய விகிதாசாரமாக உள்ளது மற்றும் இந்த விஷயத்தில் பொதுவாக எதிர்ப்பு எதிர்ப்பு உயரும் போது குறைகிறது வெப்பநிலையைப் பற்றிய

இது ஒரு தோராயமான தோராயமாகும், நான் சொல்லவில்லை n_g சரியாகப் பின்பற்றப்படுகிறது, ஆனால் இது தோராயமான தோராயமாகும், இந்த விஷயத்தில் எந்த இரசாயன மாற்றமும் இல்லை, ஆனால் இந்த விஷயத்தில் வேதியியல் மாற்றம் எலக்ட்ரோடுகளில் உள்ள எலக்ட்ரோடுகளில் வேதியியல் மாற்றம் உள்ளது, எனவே இவை சில மட்டுமே, அதாவது இவை

ஒரு உலோகத்திற்கு இடையிலான வேறுபாடுகள் கடத்தி மற்றும் எலக்ட்ரோலைடிக் கண்டக்டர் சரி, இப்போது

நாம் பொதுவான மற்றொரு விஷயத்திற்குச் செல்வோம், இந்த கடத்துத்திறன் அல்லது கடத்துத்திறன் அல்லது எதிர்ப்பைப் பற்றி பேசும் போதெல்லாம் ρ அது இந்த மின்சார கடத்துதலைப் பற்றி பேசும்போது

முக்கியமான ஒன்று மிக முக்கியமான அளவுரு இப்போது நடுத்தர எதிர்ப்பின் எதிர்ப்பின் எதிர்ப்பாகும், இது அடிப்படையில் கடத்தியின் நீளத்திற்கு விகிதாசாரமாகும், மேலும் இது கடத்தியின்

பகுதி குறுக்குவெட்டுப் பகுதிக்கு நேர்மாறான விகிதாசாரமாகும், எனவே கலவை மாறுபாட்டிற்கு r விகிதாசாரமாகும் a ஆல் 1 அல்லது நாம் எழுதலாம் என்பது $\rho = 1/a$ ஆல் a க்கு சமம், அது ρ என்பது அடிப்படையில் குறிப்பிட்ட எதிர்ப்பு அல்லது எதிர்ப்புத் திறன் நடுத்தரம் சரி, அது ஒரு மீட்டர் நீளமுள்ள கடத்தியின் மின்தடையாகும்.

அதாவது அதாவது இது எதிர்ப்பின் அடிப்படையில் வெளிப்படுத்தப்படவில்லை, ஆனால் இது நடத்துனர்களின் அடிப்படையில் வெளிப்படுத்தப்படுகிறது, எனவே கடத்தல் என்பது

எதிர்ப்பின் தலைகீழ் அல்ல, எனவே கடத்துத்திறன் எதிர்ப்பின் தலைகீழ் சரி, எனவே நீங்கள் எழுதுவது ρ இன் 1 க்கு சமமான கடத்துத்திறன் a என்பதன் மூலம் இங்கிருந்து நாம் இப்படி எழுதலாம் எனவே இது குறிப்பிட்ட எதிர்ப்பு அல்லது மின்தடை, இது குறிப்பிட்ட கடத்துத்திறன் அல்லது கடத்துத்திறன் எனவே எதிர்ப்பின் அலகு ஓ ஹோம் மற்றும் கடத்தல் அலகு தலைகீழ் அல்லது ρ மற்றும் s_i அமைப்பில் இது சீமென்ஸ் சரி எனவே கடத்துத்திறன் என்பது குறிப்பிட்ட அல்லது கடத்துத்திறனை a ஆல் எழுதலாம் அல்லது இங்கிருந்து எழுதலாம்.

a இது அடிப்படையில்

புதிய பெயர் விற்பனை மாறிலி கொடுக்கப்பட்ட ஒரு சொல், ஏன் விற்பனை மாறிலி என்று எழுதுகிறோம்,

நான் அந்த குறிப்பிட்ட நடத்தைக்கு வருகிறேன், எனவே குறிப்பிட்ட நடத்துனர்களின் குறிப்பிட்ட நடத்துனர்களின் அலகு பற்றி பேசுவோம்

விற்பனை மாறிலி என்பது $1/a$ ஆல் நீளம் தலைகீழ் சரி மீட்டரில் ஆனால் இது s_i அமைப்பு எனவே சென்டிமீட்டரை விட மீட்டரைப் பயன்படுத்துவது நல்லது, எனவே குறிப்பிட்ட கடத்துத்திறன் ஒரு குறியீடாக கப்பா கொடுக்கப்பட்டுள்ளது, எனவே கப்பா என்பது

செல் மாறிலியில் கடத்துத்திறனுக்குச் சமம் இப்போது அது ஏன் ஒரு செல் என்பதற்கு வருவோம் இப்போது நிலையானது,

அறியப்படாத எதிர்ப்பை அளவிடும் போதெல்லாம் சரி

$i_p l e$ அடிப்படையில் இந்த வரைபடப் பிரதிநிதித்துவத்தைக் கொண்டுள்ளது, இது உங்கள் அறியப்படாத மின்தடை r_1 r இரண்டு உங்களிடம் ஒரு சாதனம் உள்ளது, இது

பெரும்பாலான சந்தர்ப்பங்களில் கால்வனோமீட்டர் மின்சாரத்தின் மூலமாகும் எனவே விலகல் இருக்கும்போது அது இருக்கும் போது விலகல் இல்லை பாலம் என்று அர்த்தம் இந்த இரண்டின் விகிதமும் சமப்படுத்தப்பட்டால் இதற்குச் சமம்

இதன் மூலம் r ஒன்று r இரண்டு என்பது r^3 மூலம் r^4 க்கு சமம் எனவே இந்த r^1 இலிருந்து r^3 by r^4 ஐ r^2 ஆக எழுதலாம்

இந்த கால்வனோமீட்டர் விலகலின் இந்த சமநிலையை நீங்கள் பெறலாம் , இந்த பிரிட்ஜில் இருப்பு உள்ளது.

இப்போது அது தீர்வு தீர்வாக இருக்கும்போது, உங்களிடம் மின்னாற்பகுப்பு கடத்தி உள்ளது என்று அர்த்தம், அது பொதுவானது அல்ல இந்த உலோகக் கடத்தி அல்லது வேறு வகையான கடத்தி, அப்போது உங்களிடம் இந்த இரண்டு மின்முனைகளும் உங்களிடம் உள்ளன.

e இந்த இரண்டு மின்முனைகளிலும் எதிர்ப்பை அளக்க

‘ இது போல் உங்கள் மின்னாற்பகுப்பு செல் குறிப்பிடப்படுகிறது

இது பரவாயில்லை, இது ஒரு அறியப்படாத எதிர்ப்பு சொல்லுங்கள் r^1 எனவே இதை இங்கே வைக்கவும் சரி

எனவே உங்கள் இந்த வரைபடம் இப்படித் தெரிகிறது, எனவே இதை நீங்கள் மாற்ற வேண்டும், இப்போது சரி சிறிது உள்ளது இந்த மின்னாற்பகுப்பு கடத்தியின் இந்த எதிர்ப்பு அல்லது

கடத்துத்திறனை அளவிடுவதில் உள்ள சிரமம், இதற்குக் காரணம்,

நான் முன்பு குறிப்பிட்டது போல், உலோகக் கடத்திக்கும் எலக்ட்ரோலைடிக்

கடத்திக்கும் இடையே உள்ள வித்தியாசத்தைப் பற்றி விவாதிக்கும் போது , மின்முனைகளில் சில இரசாயன மாற்றம் உள்ளது சரி

அதனால் எலக்ட்ரோடில் இரசாயன மாற்றம்

இருப்பதால் இந்த பகுதியின் எதிர்ப்பை அளவிடும்போது cular cell பிறகு இது

இந்த பொருளின் சிறப்பியல்பு பாதிப்படைகிறது சரி

அதனால் தான்

நீங்கள் கரைசலை இங்கே வைத்து மின்னாற்பகுப்பு

கரைசலை இதனுடைய பண்பியல் இது இது உருவாக்க வேண்டும்

கரைசலை இங்கே வைத்து நீங்கள் இரண்டு மின்முனைகளை நனைத்து பிறகு

அளவிடுகிறீர்கள் எதிர்ப்பு ஆனால் எதிர்ப்பை அளவிடும் போது

நீங்கள் மிகவும் கவனமாக இருக்க வேண்டும்.

எதிர்ப்பு ஆனால் நீங்கள் இதற்கு dc மின்னோட்டத்தைப் பயன்படுத்தும்

போது மின்னாற்பகுப்பு அல்லது பல்வேறு மின்முனை செயல்முறைகள் ஏற்படும்,

அதனால் மின்முனை பாதிக்கப்படும், மேலும்

மின்முனை பாதிக்கப்பட்டால், நீங்கள் r^1 இன் சரியான மதிப்பைப் பெறப் போவதில்லை,

எனவே இந்த விஷயத்தில் சரி

என்ன நீங்கள் பயன்படுத்த வேண்டும், நீங்கள் ஒரு வித்தியாசமான நுட்பத்தைப் பயன்படுத்த

வேண்டும், ஆனால்

அதே ஹட்சன் பிரிட்ஜ் கொள்கையை நீங்கள் பயன்படுத்த வேண்டும், ஆனால் இங்கே ஒரு டிசி உங்களுக்கு வழங்குகிறது ac

so ac ஐப் பயன்படுத்த வேண்டும்

விழிப்பழ

எனவே

முதல் நேர்மறை அரை சுழற்சியில் இந்த மின்முனை நேர்மறையாக இருந்தால் சொல்லும்

முதல் நேர்மறை அரை சுழற்சியில் என்ன நடக்கிறது

மின்முனையானது அடுத்த அரை சுழற்சியில் எதிர்மறையாக இருக்கும் இங்கு துருவமுனைப்பு

தலைகீழாக மாறினால், இது மைனஸ் ஆகிவிடும், இது கூட்டலாக மாறும்,

பகுதியை இருந்தால்

அது அது

இங்கே

பகுதியை அடுத்த அரை சுழற்சியில் இங்கே

துருவமுனைப்பு அடுத்த அரை சுழற்சியில்.

நேர்மறை அரைச் சுழற்சியில் இங்கும் மேலும்

இங்கும் உருவாகும் அனைத்தும் தலைகீழாக உருவாகின்றன, ஆனால் புள்ளி அவ்வளவுதான் எனவே ஒரு எளிய மின்முனையைப் பயன்படுத்தினால் என்ன நடக்கிறது, பின்னர் பல்வேறு பொருள்களின் குவிப்பு குறிப்பாக நீங்கள் ஒரு கரைப்பானாக தண்ணீரைப் பயன்படுத்தும்போது.

பின்னர் நீரின் மின்னாற்பகுப்பு தயாரிப்பு அதாவது ஆக்ஸிஜன் மற்றும் ஹைட்ரஜன் இவை ஒவ்வொரு மின்முனைகளிலும் சமமான அளவில் உற்பத்தி செய்யப்படுகின்றன அதனால் மின்முனை பாதிக்கப்படும்

அது அந்த வாயுக்களால் மூடப்பட்டிருக்கும்

அர்த்தத்தில் வாயு அந்த வாயுக்களால் மூடப்பட்டிருக்கும் அர்த்தத்தில் நான் பாதிக்கப்படுவேன்

பிளாட்டினம் மெட்டல் துகள்கள் இதில் வைக்கப்பட்டன மற்றும் இவை செயல்படுகின்றன, இதனால் நீர் உற்பத்தி செய்ய ஆக்ஸிஜன் மற்றும் ஹைட்ரஜன்

ஆகியவற்றை மறுபரிசீலனை செய்வதற்கு ஒரு வினையூக்கியாக செயல்படலாம், எனவே எலக்ட்ரோட் எலக்ட்ரோட்கள் இந்த குவியல்களின் வாயுக்களிலிருந்து விடுவிக்கப்படும் என்று உங்களுக்குத் தெரியும்

மாற்றப்படாது மற்றும் அதன் விளைவாக, இந்த இரண்டு மின்முனைகளிலும் உள்ள உண்மையான எதிர்ப்பை உங்களால் அளவிட முடியும்,

எனவே அடிப்படையில் நீங்கள் இந்த கலத்தை இங்கே வைக்கிறீர்கள், அதனால்தான் விற்பனை மாறிலி இங்கு வருகிறது,

அதனால் செல் மாறிலி ஒன்றும் இல்லை.

இந்த இரண்டு மின்முனைகளுக்கு இடையே உள்ள நீள நீளத்தின் விகிதம் இது உங்கள் எல் மற்றும் ஒரு பொருள் இது ஐ உங்கள் a இது நீங்கள் பேசும் பகுதி

சரி, எனவே 1 ஆல் செல் மாறிலி சரி, எனவே இந்த வழியில்

நீங்கள் இந்த ஏசி சப்ளையை பயன்படுத்தி மின்தடையை அளவிடுவதற்கு பயன்படுத்துகிறீர்கள்.

செல் அதாவது உங்களுக்குத் தேவையான பொருட்களைக் கொண்டிருக்கும் கலத்தின் கடத்தல்

என்பதை இப்போது எப்படி அடையாளம் காண்பீர்கள் இந்த கோதுமை கல் பாலத்தின் இந்த சமநிலைப் புள்ளி

இது கொஞ்சம் வித்தியாசமான முறையில் செய்யப்படுகிறது எனவே இங்கே இந்த ஏசியின் அதிர்வெண் சுமார் 500 என்று சொல்லுங்கள்

1000 ஹெர்ட்ஸ் அல்லது அதுபோன்ற மதிப்புகள் உள்ளன என்று சொல்லுங்கள் மற்றும் பாலம் சமநிலையில் இருக்கும் போது

நீங்கள் உங்கள் r2 ஐ மாற்றுகிறீர்கள் அல்லது உங்கள் r2 ஐ மாற்றுகிறீர்கள் ஹெட்ஃபோனை இங்கே வைத்தால் குறைந்தபட்ச ஒலி உங்களுக்குத் தெரியும் அங்கு இருப்பீர்கள், எனவே

நீங்கள் உறுதிசெய்யப்படுவீர்கள் இந்த பாலம் சமநிலையில் உள்ளது என்பதை உறுதிப்படுத்தி

ஆகியவற்றில் பயன்படுத்த உங்கள் அறியப்படாத எதிர்ப்பின் மதிப்பைக் கண்டறிவதாகும், அதாவது

உங்கள் அறியப்படாத தீர்வின் கடத்துத்திறனை நீங்கள் அளக்கிறீர்கள் சரி,

எனவே நீங்கள் பொதுவாக பயன்படுத்தும் வெளிப்பாடு என்ன என்பது குறிப்பிட்ட கடத்தல் என்பது செல் மாறிலியில் கடத்துதலுக்குச் சமம் சரி.

பல்வேறு

கடத்திகள் பல்வேறு பொருட்களைப் பற்றி அவற்றின் கடத்தல் மதிப்பு மதிப்புகளைப் பொறுத்த வரையில் எங்களிடம் சில யோசனைகள் உள்ளன,

எனவே நீங்கள் பொருட்கள் மற்றும் அவற்றின் கடத்துத்திறன் போன்ற பொருட்களைக் கருத்தில் கொண்டால் அது சீமென்ட் மீட்டரில் தலைகீழானது சரி, உதாரணமாக செப்பு செப்பு

உலோகத்தின்

மதிப்பு சுமார் 6 ஆகும் 10 முதல் 3 வெள்ளி வரை அதன் மதிப்பு இந்த மதிப்புக்கு மிக அருகில் உள்ளது என்று சொல்லலாம்

அதாவது செப்பு மதிப்பு சரி கண்ணாடி அதன் கடத்துத்திறன் மிகவும் குறைவாக உள்ளது அது சக்தி மைனஸ் 16 தூய நீர் 16 தூய நீர் சுமார் 4 முதல் 10 வரை உள்ளது மைனஸ் 5

எடுத்துக்காட்டாக 0.

1 மோலார்

எச்.

சி.

எல் என்றால் அதன் மதிப்பு நான்கு ஜெர்மானியத்திற்கு அருகில் இருக்கும் அது சுமார் இரண்டு.

இதை நீங்கள் நினைத்தால் இந்த இரண்டையும் பற்றி யோசித்து, இந்த உலோகக் கடத்தியைப் பற்றி யோசித்துப் பாருங்கள்.

பிறகு

அது அதன் மதிப்பு.

அதாவது இந்த கடத்துத்திறன் மிகவும் அதிகமாக உள்ளது சுத்தமான தண்ணீரின் விஷயத்தில் இது மிகக் குறைவு

ஆனால் கண்ணாடி அல்லது வேறு சில கடத்தாத பொருட்களை விட இது மிகவும் சிறந்தது

, இந்த புள்ளி ஒரு மோலார் hCl உங்களுக்குத் தெரிந்தால் இது சுமார் 10 முதல் தூய நீரைக் காட்டிலும் 5 மடங்கு சக்தி அதிகம்,

அதனால் இது ஏன் நடக்கிறது அதாவது தெளிவான பதில்

என்பது ஒரு மோலார் எச்.

சி.

எல் புள்ளியில் உங்களிடம் எச் பிளஸ் மற்றும் சி.

எல் மைனஸ் அடையாளங்கள் இருப்பதால் இவை

மின்சாரப் போக்குவரத்திற்குப் பொறுப்பாகும்.

தூய நீரில் ஒரு நிலையில் இருந்து மற்றொன்றுக்கு சார்ஜ் செய்வது

அது நார்ச்சத்து அயனியாக்கம் செய்யப்பட்ட நீர் h பிளஸ் க்கு நார்ச்சத்து அயனியாக்கம்

செய்யப்பட்டுள்ளது, மேலும் இது மைனஸ் மிகவும் நார்ச்சத்து அயனியாக்கம்

எனவே தூய நீரில் நீரில் இருக்கும் அயனிகள் என்பதால் இவை எண்ணிக்கையில் மிகக்

குறைவாக இருப்பதால் கடத்துத்திறன் மிகவும் சரியில்லை எனவே இது பல்வேறு

பொருட்களின் கடத்துத்திறனைப் பற்றிய சில யோசனைகளை உங்களுக்குத் தருகிறது,

அடுத்ததாக நாம் மற்றொரு

அளவிற்குச் செல்வோம், இது மோலார் கடத்துத்திறன் மோலார் மோலார் கடத்துத்திறன்

மோலார் கடத்துத்திறன் என்று அழைக்கப்படுகிறது.

தண்ணீரில் கரைந்த ஒரு மோலார்

பொருள் கொண்ட ஒரு தீர்வு ஒரு தீர்வு கடத்துதல்

இந்த இரண்டு எலக்ட்ரோடுகளுடன் அளவிடப்படுகிறது அளவிடப்படுகிறது இந்த இரண்டு

எலக்ட்ரோடுகளும் அலகு தூரம் ஒரு மீட்டர் சரி மற்றும்

நீங்கள் அதை பெறுவது என்ன நடத்தை மதிப்பு கடத்தல் சரி, எனவே

மோலார் கடத்துத்திறன் அடிப்படையில் லாம்ப்டா m மற்றும் லாம்ப்டா m குறியீட்டில்

கொடுக்கப்பட்டுள்ளது,

இது செறிவு மூலம் கப்பாவாக வெளிப்படுத்தப்படுகிறது, அங்கு லாம்ப்டா

m அலகு சீமென்ஸ் மீட்டர் சதுர மோல் தலைகீழாக உள்ளது, அங்கு கப்பா சிமென்ட்களில்

வெளிப்படுத்தப்படுகிறது

மீட்டர் தலைகீழ் செறிவு ஒரு மீட்டருக்கு மோல் கனசதுரம் இந்த மோலார் கடத்துத்திறன்

எவ்வாறு

பொருளின் செறிவைச் சார்ந்தது என்பதை அறிய விரும்பினால், அதற்கு முன், செறிவு மற்றும்

பிற காரணிகளைப்

பொறுத்து எளிமையான நடத்துனர் எவ்வாறு மாறுபடும் என்பதைப் பற்றி சிறிது யோசனை

செய்துகொள்வோம்.

அயனிகளின் போக்குவரத்து போக்குவரத்தின் காரணமாக நான் குறிப்பிட்டது போல்

நடத்துதல் பற்றி சில யோசனைகள் உள்ளன

a மின்முனைகளைக் கடக்க வேண்டும் எனவே அயனிகள் என்றால் விஷயங்களைக் கருத்தில்

கொள்ள வேண்டும் என்பது

உங்களுக்குத் தெரியும்

மின்முனைகள் அதிகமாக இருக்கும் எனவே அயனிகளின் எண்ணிக்கை மிகவும்

முக்கியமானது

இது ஒரு முக்கியமான காரணியாகும் பிறகு அயனி ஓகே சார்ஜின் சார்ஜ் என்பது

ஒரு முக்கியமான காரணியாகும் உங்களிடம் மீ ஒன்
அயன் யூனி பாசிடீவ் சார்ஜ் உள்ளது என்று சொல்லுங்கள் மீ டீ அயன் மீ ஒன் அயன் மீ டீ அயன்
மற்றும் மீ த்ரீ அயன் பை
பாசிடீவ் சார்ஜ் மற்றும் மீ த்ரீ அயன் ட்ரை- பாசிடீவ் சார்ஜ் கொண்டது
மேலும் இந்த அயனியில் ஒற்றை மின்னூட்டம் மட்டுமே உள்ளது.

குறுக்கே இந்த அயனி கடத்தப்பட்டால்

அதில் இந்த அயனியில் ஒரு
மின்னூட்டம் ஒரு யூனிட் மின்னூட்டம் இங்கிருந்து இங்கிருந்து இங்கிருந்து இங்கிருந்து
மின்னூட்டப்படும்.
பிளாஸ் இரண்டு கொண்டு
செல்லப்படுகிறது கூட்டல் இங்கிருந்து இங்கு கொண்டு செல்லப்படுகிறது, பின்னர் மற்ற
காரணிகள் அப்படியே இருந்தால்,
நீங்கள் நீங்கள் இருப்பீர்கள் என்று
சொல்வீர்கள் இவைகள் இதை அடைகிறது பக்கம் அதே நேரத்தில் t ஒரு
முறை மற்றும் இங்கே
ஒரு முறை இங்கிருந்து
இங்கு அனுப்பப்படும் கட்டணத்தின் அளவு
இரட்டிப்பாகும்

கடத்தல் செயல்முறை எனவே கடத்துத்திறன் அயனிகளின் சார்ஜ் சார்ந்து இருக்கும்
, அடுத்தது அயனிகளின் அயனிகளின் வேகம்
உங்களிடம் இரண்டு அயனிகள் உள்ளன என்று வைத்துக்கொள்வோம் அயனி ஒன்றைப்
பார்க்கவும் மற்றொன்று அயனி இரண்டு என்றால் இதுவும்
யூனி பாசிடீவ் என்று சொல்லுங்கள் இதுவும் யூனி நேர்மறை ஆனால் விஷயம்
என்னவென்றால், இது இதை விட வேகமாக நீந்த முடியும் என்று வைத்துக் கொள்வோம்
அதன் இயக்கம் மீய இது இதை
விட வேகமாக நகரக் கூடியது என்பதால், அதனால்தான் இந்த மூன்று
முக்கியமான அளவுருக்கள் முக்கியமான காரணிகளாகும்.
உங்களிடம் ஒரு கடைவாய்ப்பல் உள்ளது என்று
வைத்துக்கொள்வோம்.

வெள்ளைக் கல் பிரிட்ஜ் கொள்கையைப் பயன்படுத்தி இது உங்களுக்குத் தெரியும் உங்கள்
சாதனத்தின் உதவி, எனவே சில மதிப்பு
எதிர்பார்க்கலாம், எடுத்துக்காட்டாக x என்பது அளவிடப்பட்ட நடத்துனர்களாகும் மோலார் சரி
ஆரம்பத்தில் இந்த அளவு இருந்தது இப்போது அது
மைனஸ் டீ மோலாரில் பாதிமாக 10 ஆக உள்ளது பிறகு கடத்துத்திறன்
குறையும் என்று எதிர்பார்க்கப்படுகிறது இது ஏன் காரணம்
கொடுக்கப்பட்ட தொகுதியில் இருக்கும் அயனிகளின் எண்ணிக்கை சரி, அயனிகளின்
எண்ணிக்கை இப்போது குறைக்கப்பட்டுள்ளது சரி அயனிகளின் எண்ணிக்கை
குறைக்கப்பட்டது
மற்றும் அயனிகளின் எண்ணிக்கை குறைக்கப்படுவதால் கடத்துத்திறன் குறைக்கப்படும் என
எதிர்பார்க்கப்படுகிறது எனவே
குத்திரக் குறிப்பிட்ட கடத்துத்திறனுக்குச் செல்லவும் செல் மாறிலியின் கடத்துத்திறனுக்கு சமம்
எனவே செல்
மாறிலி அப்படியே உள்ளது, எனவே நீங்கள் என்ன செய்கிறீர்கள் நீங்கள் தீர்வை
நீர்த்துப்போகச் செய்கிறீர்கள்,
குறிப்பிட்ட நடத்துனருக்கு என்ன நடக்கும் குறிப்பிட்ட கடத்தல் என்றால் என்ன இது ஒரு
கரைசலின் கடத்துத்திறன்
இது இரண்டு மின்முனைகளுக்கு இடையே வைக்கப்படும் அலகு தூரம் ஒரு மீட்டர் இடைவெளி
மற்றும் மின்முனைகள் ஒரு மீட்டர் சதுர குறுக்குவெட்டு பரப்பளவைக் கொண்டிருக்கின்றன,

எனவே நீங்கள் அதை நீர்த்துப்போகச் செய்தால் ஆரம்பத்தில் சொல்லவும் எடுத்துக்காட்டாக x அயனிகளின் எண்ணிக்கை என்று சொல்லவும்.

இப்போது நீங்கள் அதை பாதி நீர்த்துப்போகச் செய்தால், இது x பிரைம் ஆக 2 ஆக சரி, எனவே x ஆல் 2 என்றால், உங்கள் சார்ஜ் கேரியரின் எண்ணிக்கை பாதிமாகக் குறைக்கப்பட்டதால் எண் அயனிகளின் r குறைக்கப்படுகிறது பின்னர் அயனிகள் மீது அயனிகள் சார்ஜ் மூலம் சுமந்து செல்லும் கட்டணம் எந்த மாற்றமும் இல்லை மற்றும் அயனிகளின் வேகம் இதுவும் உங்களுக்குத் தெரியும்

, இதுவும் மாறாமல் உள்ளது என்பதை நீங்கள் கருத்தில் கொள்ளலாம், எனவே அயனிகளின் எண்ணிக்கை குறைக்கப்படுவதால் குறிப்பிட்ட கடத்துத்திறன் குறைகிறது செல் மாறிலி நிலையானது எனவே நடத்துதல்

குறையும் என்று எதிர்பார்க்கப்படுகிறது எனவே எனவே மீண்டும்

மோலார் தயாரிப்புகளுக்கு வருவோம்,

அதனால் நாங்கள் பேசத் தொடங்கினோம்,

இடையிடையே நடத்தை எவ்வாறு சார்ந்துள்ளது என்பதைப் பற்றி நீங்கள் அறிய

விரும்புகிறோம் பல்வேறு காரணிகள் மற்றும்

இவையே பிரதானமானவை என்பதை நாங்கள் உங்களுக்கு

விளக்கியுள்ளோம்.

κ ஆல் c , இதில் c என்பது ஒரு மீட்டர் கனசதுரத்திற்கு மோல் மற்றும் கப்பா என்பது சிமெண்ட் மீட்டர் தலைகீழாக

இருக்கும்.

t

செறிவு கண்டறியப்பட்டது வலுவான

எலக்ட்ரோலைட்டுக்கு வளைவு இப்படிப் பின்தொடர்கிறது, அதாவது

கடத்துத்திறன்* ϵ என்று அது கண்டறியப்பட்டது.

இப்போது மீண்டும் லாம்ப்டா எல்

லாம்ப்டா m தீர்வை நீர்த்துப்போகச் செய்வது உங்களுக்குத் தெரியும் போது அது அதிகரிக்கும்.

உங்கள் தீர்வை வைக்க, உங்கள் தீர்வை யூனிட் நீளம் அலகு நீளத்தால் பிரிக்கப்பட்ட இரண்டு மின்முனைகளுக்கு எதிராக அல்லது இடையில் வைக்க வேண்டும் 1 ஒன்று சரி

எனவே உங்கள் கரைசலின் அளவு v ஆக இருந்தால்

, மின்முனையின் பரப்பளவு v என்பது e க்கு 1 க்கு சமம், ஏனெனில் a என்பது பகுதி

என்பதால்

உங்கள் முழு தீர்வையும் இரண்டு மின்முனைகளுக்கு இடையில் வைக்க வேண்டும்,

அவை தனித்தனியாக ஆனால் அலகு நீளத்தால் பிரிக்கப்படுகின்றன h மற்றும் உங்கள்

மின்முனைகளின் பரப்பிற்கு எந்தத் தடையும் இல்லை,

எனவே கரைசலின் நீர்த்தலைப் பொறுத்து பகுதி சுதந்திரமாக மாறக்கூடியது

, எனவே நீங்கள் இங்கிருந்து எழுதலாம் v என்பது a க்கு சமம் எனவே இங்கிருந்து

லாம்ப்டா m சமம் என்று எழுதலாம்.

கப்பாவை வால்யூமில் கப்பா செய்வது சரி, எனவே லாம்ப்டா எவ்வாறு

நீர்த்தலின் செயல்பாடாக மாறுகிறது, எனவே நீங்கள் நீர்த்துப்போகும்போது வால்யூம்

அதிகரித்து வருகிறது, மேலும்

கப்பாவுக்கு என்ன நடக்கப் போகிறது என்பது மிகவும் எளிமையானது, நான் ஏற்கனவே

உங்களுக்கு விளக்கியது போல் நீங்கள் நீர்த்துப்போகும்போது கப்பா குறைக்கிறது எனவே

இரண்டு எதிரெதிர்

காரணிகள் உள்ளன ஒன்று கப்பா, இது நீர்த்தலின் விளைவாக குறைகிறது மற்றும் நீர்த்தலின்

விளைவாக அதிகரித்து வரும் கன அளவு

,

அதனால் என்ன நடக்கப் போகிறது உங்கள் இறுதியில் அது

கிணற்றின் மாற்றத்தின் விளைவு என்று கண்டறியப்பட்டது.

வால்யூம் என்பது நீர்த்துப்போகச் செய்வதன் விளைவை விட அதிகமாக உள்ளது.

சதுர மூலத்தை நீங்கள் சதி செய்தால், அது இதுபோன்ற போக்கைப் பின்பற்றுகிறது, ஆனால்

கவனிக்க வேண்டிய முக்கியமான விஷயம் என்னவென்றால், இந்த வகை நேரியல் சார்பு இந்த வகையான நேரியல் சார்ந்து வலுவான எலக்ட்ரோலைட் வலுவான எலக்ட்ரோலைட் வலுவான எலக்ட்ரோலைட் என்பது எலக்ட்ரோலைட் இது நீங்கள் அதை தண்ணீரில் கரைக்கும்போது அது முற்றிலும் அயனியாக்கம் செய்யப்படுகிறது, ஆனால் நிலைமை அவ்வளவு எளிதானது அல்ல, அதாவது பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டுக்கான நேரியல் சார்பு போன்றது அல்ல, பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டுக்கு என்ன நடக்கிறது என்பதை மற்றொரு துண்டில் வரையலாம். பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டுக்கான பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டுக்கான காகிதம், இது c இன் வர்க்கமூலம் என்று உங்களுக்குத் தெரியும், இது லாம்ப்டா n ஆகும், இது போன்ற ஒரு போக்கைப் பின்பற்றுகிறது, அதேசமயம் வலுவான எலக்ட்ரோலைட் இப்படித்தான் பின்பற்றுகிறது, எனவே இது CH_3COOH மற்றும் இதை உதாரணத்திற்கு KCl என்று சொல்லலாம்.

இது ஏன்

இப்படி அதிகரித்து வருகிறது என்பதை நீங்கள்

புரிந்துகொள்கிறீர்களா? CH_3COOH செறிவு வரம்பு எடுத்துக்காட்டாக உங்கள் செறிவு ஒரு லிட்டருக்கு மோல் மற்றும் மதிப்பு சிமெண்ட் சென்டிமீட்டர் சதுர மோல் தலைகீழாக இருந்தால்

எடுத்துக்காட்டாக 200 என்று சொல்லுங்கள், இங்கே சொல்லுங்கள் எடுத்துக்காட்டாக 0.20.

4 இந்த மதிப்புகள் 0.

4 சரி

மற்றும் 0.

2 பிறகு நீங்கள் பார்க்கிறீர்கள் உயர் செறிவு பிராந்தியத்தில் அது கிட்டத்தட்ட பிளாட் ஆகும், இது

உங்கள் அச்சத்தை எக்ஸ் அச்சுக்கு கிட்டத்தட்ட இணையாகக் கொண்டிருப்பதைப் போலவே அதே போக்கை பின்பற்றுவதாகும்,

ஆனால் நீங்கள் அதைப் பயன்படுத்திக் கொள்ளும் செறிவுகளை குறைக்கும்போது, அதைப் பயன்படுத்திக் கொள்ளும் செறிவுகளை நீங்கள்

பின்பற்றுகிறீர்கள் மிகக் குறைந்த செறிவுப் பகுதியில் இது விறைப்பாக உயர்கிறது,

அதனால் இது ஏன் நடக்கிறது

விசித்திரமான ஒன்று ஆ ஏன் விந்தையானது ஏனெனில் இந்த வலிமையான எலக்ட்ரோலைட் போலல்லாமல் இது

ஒரு வித்தியாசமான போக்கைப் பின்பற்றுகிறது ஏன் இப்படி இருக்கிறது இப்போது நீங்கள் கருத்தில் கொள்ள வேண்டிய ஒன்று

CH_3COOH இது ஒரு பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட், எனவே இது முற்றிலும் அயனியாக்கம் செய்யப்படவில்லை, எனவே நீங்கள் அதை நீர்த்துப்போகச்

செய்தால் அதன் அயனியாக்கம் அதிகரிக்கிறது, அதாவது CH_3COOH இது பெரும்பாலும் இந்த வடிவத்தில் உள்ளது CH_3COO^- மைனஸ் அதனால்

விலகல் அளவு ஆல்பாவாக இருந்தால் 1 மைனஸ் ஆல்பா பிறகு ஆல்பா பிறகு ஆல்பா எனவே விலகலின் அளவு

மிதமான செறிவு வரம்பில் மிகவும் சிறியதாக இருப்பதால் இந்த பகுதியில்

உங்களுக்குத் தெரிந்த சார்ஜ் கேரியரின் எண்ணிக்கை உங்களுக்குக் குறைவாகத் தெரியும்.

நீங்கள் தொடர்ந்து கொண்டிருக்கும்

தருணம், அதாவது நீங்கள் நீர்த்துப்போகலை அதிகரிக்கிறீர்கள், அதாவது நீங்கள் தண்ணீரை

அதிகமாகச் சேர்த்தால், விலகலின்

அளவு அதாவது விலகலின் அளவு அதிகரிக்கிறது

அதனால் என்ன நடக்கிறது

என்பது உங்களுக்குத் தெரிந்தது போல் எந்த காரணிகள் இருந்ததோ அவை சமமாக இருக்கும் கப்பாவில் v எனவே வி காரணி உள்ளதா

, அதே நேரத்தில் இந்த கப்பாவும் அதிகரிக்கிறது என்பது உங்களுக்குத் தெரியும், ஏனெனில்

நீங்கள் அதை நீர்த்துப்போகச்

செய்தால் சார்ஜ் கேரியரின் அயனிகளின் எண்ணிக்கை அதிகரிக்கிறது, எனவே சார்ஜ் கேரியர் அதிகரித்தால் ch இன் மொத்த எண்ணிக்கை

உங்கள் கப்பாவாக இருந்தாலும் உள்ளது நீர்த்துப்போகும் விளைவு

ஆனால் சார்ஜ் கேரியரின் இந்த அதிகரிப்பின் விளைவு செயல்பாட்டிற்கு வருகிறது இதன் விளைவாக நேரியல் அல்லாதது

இந்த லாம்ப்டா மீ மற்றும் சி ப்ளாட்டின் ரூட் ஆகியவற்றுக்கு நேர்கோட்டு சார்பு இல்லாதது உங்களுக்குத் தெரியும், எனவே வலுவான எலக்ட்ரோலைட் லாம்ப்டா எம் என்பது உங்களுக்குத் தெரியும்.

c இன் வேர் லாம்ப்டா மீ 0 நிலையான அளவு மற்றும் நீங்கள்

இங்கிருந்து புரிந்து கொள்ள முடியும், நீங்கள் பூஜ்ஜிய செறிவுக்கு அருகில் சென்றால் அது முடிவில்லாத

நீர்த்துப்போகும் நிலையில் உள்ளது.

இது 0 செறிவூட்டலுக்குப் பிரித்தெடுக்கப்பட்ட லாம்ப்டா மீ மதிப்பைத் தவிர வேறில்லை இப்போது பரவாயில்லை, எனவே இது கட்டுப்படுத்தும் மோலார் கடத்துத்திறன் அல்லது எல்லையற்ற நீர்த்த மோலார் கடத்துத்திறனில் எல்லையற்ற நீர்த்தல் மூலம் எல்லையற்ற நீர்த்தல் என்று அழைக்கப்படுகிறது இது ஒரு நீர்த்த நிலை நீங்கள் கரைசலை மேலும் நீர்த்துப்போகச் செய்தால்,

உணரக்கூடிய எந்த மாற்றமும் இல்லை அல்லது தீர்வின் கடத்தல் மதிப்பில் எந்த மாற்றமும் இல்லை,

அதனால் அது அழைக்கப்படுகிறது இது எல்லையற்ற நீர்த்த நிலை என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே

உங்களிடம் வலுவான எலக்ட்ரோலைட் இருந்தால் சில புள்ளிகளைப் பெற்றிருப்பீர்கள், எனவே இவை

அனைத்தும் அளவிடக்கூடியவை, எனவே நீங்கள் அளவிடலாம், பிறகு போக்கு

நேர்கோட்டாக இருப்பதால் நீங்கள் விரிவுபடுத்துகிறீர்கள்.

y அச்சு எங்கு அதிகமாக இருந்தாலும் அது y அச்சை வெட்டுவது

லாம்ப்டா மீ பூஜ்ஜியத்தைத் தவிர வேறொன்றுமில்லை, எனவே வலுவான

எலக்ட்ரோலைட்டுக்கு வேலை

எளிதானது நீங்கள் முடிவிலி நீர்த்துப்போகும் நிலையில் லாம்ப்டா m யின் மதிப்பை

அளவிடலாம் ஆனால் சிக்கல்

வரும்போது உங்களிடம் இந்த பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட் உள்ளது, அது அசிட்டிக் அமிலம்

போன்றது, பின்னர் உங்களால் பயன்படுத்த முடியாது முதன்முதலில் கோல்ராஸ் நீண்ட

காலத்திற்கு முன் முன்மொழிந்தார்,

அதனால் நிலக்கரி ரஷியன் நீண்ட கால காலரா காலரா அது

காலராவின் அயனிகளின் சுயாதீன இடம்பெயர்வு விதி என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே

கவனிப்பு என்ன tion

கவனிப்பு என்பது, நீங்கள் kcl க்கு லாம்ப்டா m 0 என்றும், nacl க்கு lambda m 0 என்றும்,

பின்னர் மீண்டும் lambda m 0 kvr lambda m பூஜ்ஜியத்தை abri இல் அளந்தால், kcl க்கு

லாம்ப்டா m பூஜ்ஜியத்தின் வித்தியாசத்தை எடுத்துக்

கொண்டால் மற்றும் nacl பின்னர் kbr nabr அல்லது lambda m 0 ki 0 nai அதன் மதிப்பு 23

சிமெண்ட் சென்டிமீட்டர் சதுர மோல் தலைகீழ்

சரி சில குறிப்பிட்ட வெப்பநிலையில் சரி அதே வழியில் lambda m 0 nabr கழித்தல் lambda m

0 ஒரு cl இல் உள்ளது

lambda m 0 kbr minus lambda m 0 kcl க்கு சமம் மற்றும் 2 சிமெண்ட்ஸ்

சென்டிமீட்டர் சதுர மோல் தலைகீழாக வெளிவருகிறது, இது உங்கள் மோலார் கடத்துத்திறன்

எல்லையற்ற விரிவாக்கத்தில்

உள்ள வித்தியாசத்தை எடுத்துக்கொண்டால், இது இப்படிப் பின்பற்றப்படுகிறது என்று

கண்டறியப்பட்டது.

எலக்ட்ரோலைட் கண்டக்டர் எலக்ட்ரோலைட்டிக்காக நீங்கள் எலக்ட்ரோலைட்

கடத்துத்திறனைப் பற்றி பேசும் போது

எலக்ட்ரோலைட் கண்டக்டர் எலக்ட்ரோலைட்டிக்கான

நடத்தை இணை அயனிகள்

இந்த லாம்ப்டா மீ பூஜ்ஜியத்தின் வித்தியாசத்தை ஒரே நாணயங்களுடன் எடுக்க விரும்பினால் இந்த வித்தியாசம் k ப்ளஸ் na கூட்டல் இது k ப்ளஸ் n

a plus this is k plus na கூட்டல் இந்த வேறுபாடு கிட்டத்தட்ட ஒரே மாதிரியாக இருக்கும் உங்களுக்குத் தெரியும்

இந்த நாணயம் சோடியம் அதே இந்த காயின் கேஸ் பொட்டாசியம் அதே எனவே br மைனஸ் $clbr$ மைனஸ் l

அவர்கள் அதே போக்கில் பின்பற்றுகிறார்கள் எனவே இது ஒரு விசித்திரமான நடத்தை

எனவே இது எண்ணற்ற நீர்த்துப்போகும்போது ஏதோ ஒரு

கரைசலின் கடத்துத்திறன் அயனிகளால் சுமந்து செல்லும் அயனிகளின் எண்ணிக்கை மற்றும் அயனிகளின் வேகத்தைப் பொறுத்தது என்பதை நான் ஏற்கனவே

உங்களுக்கு விளக்கியுள்ளேன் அல்லது விவாதித்தேன் .

கனசதுரமும் நிலையானது, பின்னர் அயனியின் மீது சார்ஜ் செய்வது ஏற்கனவே நிலையானது

ஒரே விஷயம் என்னவென்றால், அயனிகளின்

வேகம் இப்போது அயனிகளின் வேகம் ஒரு நிலையிலிருந்து மின்சாரம் கொண்டு செல்வதற்கு ஒரு முக்கிய காரணியாகும்.

அயனிகளின் வேகம் நீர்த்துப்போவதால் இன்னும்

மாறவில்லை என்றால், எல்லையற்ற நீர்த்துப்போகும் நிலை வேறொன்றுமில்லை, ஆனால்

நீங்கள் தீர்வை மேலும் நீர்த்துப்போகச் செய்தால், கடத்துத்திறன் அடிப்படையில் அதைக் கூறலாம்.

கரைசலின் கடத்துத்திறனில் எந்த மாற்றத்தையும் கொண்டு வராது எனவே நீங்கள்

நீர்த்துப்போகச் செய்தாலும் எந்த மாற்றமும் ஏற்படாது

, அதாவது நீங்கள் கரைசலை நீர்த்துப்போகச் செய்யும் போது ஒரு செறியூட்டப்பட்ட கரைசலைக்

கூறவும்.

மற்றொன்றுடன்

இது இயற்கையான விளைவாகும், ஏனெனில் இது சார்ஜ் செய்யப்படுகிறது, இதற்கும் கட்டணம் விதிக்கப்படும்,

அதனால் சார்ஜ் இடைவினைகள் இருக்கும், மேலும் பல காரணிகள் தீர்வாக இருக்கலாம் மற்றும் பிற

காரணிகளும் முக்கியமானவை, எனவே நீங்கள் நீர்த்துப்போகும்போது அது தனித்தனியாக இருக்கும்.

இந்த

அயனிக்கும் அந்த அயனிக்கும் இடையேயான தொடர்பு குறையும் என எதிர்பார்க்கப்படுகிறது.

இந்த இரண்டு பதில்கள் அருகாமையில் இருந்தால் இந்த

அயனியின் இயக்கம் இயக்கத்தை நீங்கள்

நீர்த்துக்கொண்டே இருந்தால்

அய இன் இன் இன் பதில் பதில் பதில் அயனிகளுக்கு இடையேயான ஈர்ப்பு அல்லது

இந்த அயனியின் தாக்கம் நடைமுறையில் எந்த விளைவும் இல்லை, எனவே அயனிகள் சுதந்திரமாக நகரும்,

அதனால் அயனிகள் சுதந்திரமாக நகரும்

போது அதாவது அவை தீர்வின் கடத்தலுக்கு தாராளமாக பங்களிக்க முடியும்

அதனால் ஏன் எல்லையற்ற நீர்த்த நிலையில் இது சுதந்திரமானது, இது சுயாதீனமானது எனவே அவற்றின் வேறுபாடு கடத்துத்திறன் அல்லது மோலார் கடத்துத்திறனும் சுயாதீனமாக உள்ளது

அதாவது இது இணை அயனியைச் சார்ந்தது அல்ல, ஏனெனில் ஆயத்தொலைவுகளும்

ஒன்றிலிருந்து பிரிக்கப்பட்டுள்ளன அதாவது ஒன்று இந்த அயனி அல்லது இந்த அயனி

நிறையப் பிரிக்கப்பட்டது அதனால்தான் அதனால்தான்

வித்தியாசம்

மைனஸ்

நா அவர்கள் அதே போக்கைப் பின்பற்றுவதால் சார்பற்ற இடம்பெயர்வின் குளிர் இடைவெளி என்று

அழைக்கப்படுகிறது, அடிப்படையில் நீங்கள் முடிவிலி நீர்த்துப்போகும்போது எழுதலாம் λ m θ

$kc1$ என்பது λ θ mk plus λ θ m மன்னிக்கவும் $c1$ மைனஸ் சரி, அதே போல் இந்த

ஆ, எலக்ட்ரோலைட் ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட அயனிகளைக் கொண்டிருப்பது உங்களுக்குத் தெரிந்தால், அதற்கேற்ப

சில ஸ்டோச்சியோமெட்ரிக் குணகம் இங்கே சேர்க்கப்பட வேண்டும் ஒவ்வொரு அயனியும் பங்களிப்பது தீர்வின் மொத்த கடத்துத்திறனை

நோக்கி தீர்வின் மொத்த கடத்துத்திறனை நோக்கி ஒரு திட்டவட்டமான அளவிற்கு பங்களிக்கும். மேலும் சில எண்களை எழுதுகிறேன், அதாவது

இந்த எண்களில் சில வெவ்வேறு அயனிகளுக்கு சில அயனிகளுக்கு நான் உங்களுக்காக எழுதுகிறேன்.

எனவே லாம்ப்டா θ இது

ஃமென்ஸ் சென்டிமீட்டர் சதுர மோல் தலைகீழ் h கூட்டல் இது 349.

6 ஆகும், இதற்கு மைனஸ் 199.

1

கே மற்றும் 73.

5 $c1$ கழித்தல் 76.

3 வெவ்வேறு அயனிகளுக்கு இந்த பங்களிப்பு வேறுபட்டது என்பதை நீங்கள் காண்கிறீர்கள், எனவே இந்தச் சார்பற்ற

அயன் இடம்பெயர்வைப் பார்க்கவும் .

பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டுகளுக்கு லாம்ப்டா பூஜ்ஜியம் லாம்ப்டாவைக் கண்டறிவது நேரடியான

“

இந்த சரி இந்த அயனிகளின் பங்களிப்பின் பங்களிப்பைக் கண்டுபிடிக்க வேண்டும் , இந்த அயனிகளின் தனிப்பட்ட அயனிகளின் பங்களிப்பைக் கண்டுபிடிக்க வேண்டும், பின்னர் நீங்கள் கண்டுபிடிக்கலாம்

இந்த லாம்ப்டா $m\theta$ இன்னைக்கு இவ்வளவுதான், இந்த சிக்கலை நாங்கள் எடுத்துக்கொள்வோம், அதாவது ஆ எப்படி கண்டுபிடிப்பது அதாவது இந்த லாம்ப்டா m

பூஜ்ஜியத்தை ஒரு வாரம் எலக்ட்ரோலைட்டை எப்படிப் பயன்படுத்துவது சில முக்கியமான அளவு

முக்கியமான அளவு முக்கிய பண்பு அளவைக் கண்டறிவதில் பலவீனமான மின்முனையின் தன்மை,

எனவே நாம் இன்று கற்றுக்கொண்டது, எனவே இந்த நடத்துனர்களுடன் தொடங்கினோம் சரி, இப்போது இந்த உலோகக் கடத்தியைப் பற்றி பேசினோம்,

பின்னர் உங்களுக்குத் தெரிந்த சில யோசனைகள் அடிப்படையில் இந்த இன்சுலேட்டர் பின்னர் குறைக்கடத்தி

நாங்கள் சில உதாரணங்களைக் கொடுத்துள்ளோம், அதுதான்.

நாம் இந்த

மின்னாற்பகுப்புக் கடத்தியில் நுழைந்திருக்கிறோமா, ஏனெனில் இது மின் வேதியியலில் இது பொருத்தமானது, எனவே

எலக்ட்ரோலைட் கடத்தியில் நாம் நுழைந்துள்ளோம் இந்த கடத்துகைக்கான காரணத்தை நாங்கள் விவாதித்தோம் இதைப் பயன்படுத்தினோம் எளிய வேதியியல்

இந்த

கடத்துத்திறன்

மோலார் கடத்து**

கடத்துத்திறன்

கடத்துத்திறனுக்கான

கடத்துத்திறன்

எலக்ட்ரோ பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டுக்கு, இந்த ஆ லாம்ப்டா மீயின் நேரடி நிர்ணயம்
இந்த ஆ வரைகலை மூலம்
ட்ராபோலேஷன் சாத்தியமில்லை, அப்படியானால், பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டுகளுக்கு
லாம்ப்டா மீ 0 மதிப்பைப் பெறுவதற்கான வழியைப் பற்றி உங்களுக்குத் தெரிந்த சிலவற்றை
நாங்கள் கண்டறிய வேண்டும் , மேலும் பலவீனமான எலக்ட்ரோலைட்டுகளுக்கு
இந்த லாம்ப்டா எம் 0 அளவீட்டின் பயன்பாட்டைப் பயன்படுத்துவோம்.

அடுத்த வகுப்பில் எலக்ட்ரோலைட் அதனால்
அதுவரை இன்றைக்கு அவ்வளவுதான் நன்றி

Prutor@iitk