എല്ലാവർക്കും സുപ്രഭാതം ഇന്ന് ഞാൻ ഇലക്ട്രോകെമിസ്ട്രിയിൽ തുടങ്ങാം, ഇത് വൈദ്യുതവും തിരിച്ചറിയാവുന്ന രാസ മാറ്റങ്ങളും തമ്മിലുള്ള ബന്ധം പഠിക്കുന്ന രസതന്ത്ര ശാഖയാണ്, അവിടെ വൈദ്യുതി കാരണമാകാം അല്ലെങ്കിൽ വൈദ്യുതി ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കാം അല്ലെങ്കിൽ പ്രഭാവം ഉണ്ടാകാം. ഒരു ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് ശരിയാണ്, അത് വൈദ്യുതോർജ്ജവും രാസമാറ്റങ്ങളും കൈകാര്യം ചെയ്യുന്നു, ഇപ്പോൾ സ്വാഭാവിക രാസപ്രവർത്തനത്തിൽ നിന്നുള്ള വൈദ്യുതി ഉൽപ്പാദനം ആഹ്, സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ്, ക്ലോറിൻ തുടങ്ങിയ ലോഹങ്ങൾ പോലെയുള്ള വലിയൊരു സംഖ്യ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുന്നത് ഇലക്ട്രോകെമിക്കൽ ടെക്നിക്കുകൾ വഴിയാണ് ബാറ്ററികൾ പരാജയപ്പെടുന്ന കോശങ്ങൾ മുതലായവ ഇവിടെയും ഇലക്ട്രോകെമിസ്ട്രി ഒരു അവിഭാജ്യമാണ്. ഈ ഇലക്ട്രോകെമിക്കൽ ടെക്നിക് ഉപയോഗിച്ച് ചെയ്യുന്ന പ്രതികരണങ്ങൾ ഇവയാണ് ചില സന്ദർഭങ്ങളിൽ ഇവ പരിസ്ഥിതി സൗഹൃദമാണെന്നും അവ പൊതുവെ മലിനീകരണം ഉണ്ടാക്കുന്നില്ലെന്നും നിങ്ങൾക്കറിയാം . അല്ലെങ്കിൽ ഇലക്ട്രോകെമിക്കൽ ഉത്ഭവം ഇപ്പോൾ ah നമ്മൾ ടാ ചെയ്യുമ്പോൾ ഇലക്ട്രോകെമിസ്ട്രിയെ കുറിച്ച് അപ്പോൾ ആദ്യം വരുന്നത് നിങ്ങൾക്ക് ചാലകത അറിയാമെന്നാണ്, അതിനാൽ ചാലകം എന്നാൽ ചില സർക്യൂട്ടുകളിൽ വൈദ്യുത ചാർജിന്റെ ചാലകതയാണ് . കണ്ടക്ടർ മറ്റൊന്ന് നോൺ-കണ്ടക്ടർ അല്ലെങ്കിൽ ഇൻസുലേറ്ററുകൾ മറ്റൊന്ന് അർദ്ധചാലകമാണ്, നാലാമത്തേത് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാം ഈ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് കണ്ടക്ടറുകൾ ഇപ്പോൾ വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണ ചാലകങ്ങൾ എന്ന് അർത്ഥമാക്കുന്നത് ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് കണ്ടക്ടറുകൾ പോലെയുള്ള വസ്തുക്കളിൽ പ്രതിരോധം അളക്കുമ്പോഴെല്ലാം നിങ്ങൾക്കറിയാം, അപ്പോൾ ഈ പ്രതിരോധം അതിന്റെ ഫലമായി ഉയർന്നുവരുന്നു. മെറ്റാലിക് കണ്ടക്ടറുകളിൽ ഇപ്പോൾ കാണുന്ന മെറ്റാലിക് കണ്ടക്ടറുകളുടെ കാര്യത്തിൽ കാണുന്നതിൽ നിന്ന് അൽപ്പം വ്യത്യസ്തമായ ഒന്ന്, എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ഇത് ഒരു കണ്ടക്ടറാണെന്ന് കരുതുക, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ സർക്യൂട്ടിലുടനീളം കുറച്ച് സാധ്യതയുള്ള വ്യത്യാസം പ്രയോഗിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഈ വശത്ത് നിന്ന് അതിലേക്ക് കൊണ്ടുപോകുന്നു. വശത്ത് ഇത് ഈ വശത്ത് നിന്ന് ഈ വശത്തേക്ക് കൊണ്ടുപോകുന്നു, അതിനാൽ ആഹ്

അങ്ങനെ നിന്ന് പുറത്ത് ഇപ്പോൾ കണ്ടക്ടറിലുള്ള മെറ്റീരിയലിൽ മാറ്റമില്ല, ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് കണ്ടക്ടറിന്റെ കാര്യത്തിൽ സ്ഥിതി അൽപ്പം വ്യത്യസ്തമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ഒരു പരിഹാരമുണ്ട് , നിങ്ങൾ ഇലക്ട്രോഡുകളിലേക്ക് ഉയർന്നുവരുന്നു, അതിനാൽ ഒന്ന് പ്ലസ് മറ്റൊന്നാണ് മൈനസ് ആണ്, നിങ്ങൾ പ്രതിരോധം അളക്കുമ്പോൾ, അതായത് ഈ രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകളിലൂടെ കുറച്ച് കറന്റ് ഒഴുകുന്നു, എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഈ ലായനിക്കുള്ളിൽ ഉള്ള ഈ അയോണുകൾ നിങ്ങൾക്കറിയാം, ഇവ ഒന്നിൽ നിന്ന് ചാർജ് ചെയ്യപ്പെടുന്നതിന് ഉത്തരവാദികളാണ് ഇപ്പോൾ മറ്റൊന്നിലേക്ക് സ്ഥാപിക്കുക, അതിനാൽ നല്ല കണ്ടക്ടർ പോലെയുള്ള വ്യത്യസ്ത തരം കണ്ടക്ടറുകൾ, അതിനാൽ ഇവ ഏതാണ്ട് പൂർണ്ണമായി ചാലകമായ അർദ്ധചാലകമാണ് , ഇത് ഭാഗികമായി ഭാഗികമായി ചാലകമാകുന്ന ഇൻസുലേറ്ററാണ് , ഇത് ശരിയല്ല , ലോഹത്തിലൂടെയുള്ള ഈ ചാലകതയെക്കുറിച്ചാണ് ഞാൻ ഇപ്പോൾ സംസാരിച്ചത് വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണ പരിഹാരം ഇപ്പോൾ എന്താണ് ഈ മെറ്റാലിക്, ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് കണ്ടക്ടറുകളിലെ സാധാരണ വ്യത്യാസങ്ങൾ, അതിനാൽ m ആണെങ്കിൽ ഓ എറ്റാലിക് കണ്ടക്ടർ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഒരിക്കൽ ഒരു സ്ഥാനത്ത് നിന്ന് മറ്റൊന്നിലേക്ക് കൊണ്ടുപോകുന്നു, ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് കണ്ടക്ടർ അയോണുകൾ ഉത്തരവാദിത്തമുള്ള അയോണുകൾ എന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, അയോണുകളെ കുറിച്ച് നമ്മൾ സംസാരിക്കുമ്പോൾ, ആഹ്, അതായത് ഏതെങ്കിലും ലായകത്തിൽ ലയിക്കുമ്പോൾ അവ ഉത്പാദിപ്പിക്കും . അയോണുകളും ചില പ്രയോഗിച്ച പൊട്ടൻഷ്യൽ വ്യത്യാസത്തിനെതിരായ ആ അയോണുകളും പ്രയോഗിച്ച വൈദ്യുത മണ്ഡലത്തിന്റെ ദിശയെ ആശ്രയിച്ച് ഒരു പ്രത്യേക ദിശയിലേക്ക് നീങ്ങുന്നത് നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ മെറ്റാലിക് കണ്ടക്ടറിന്റെ കാര്യത്തിൽ ദ്രവ്യത്തിന്റെ ഗതാഗതം ഇല്ല, ദ്രവ്യത്തിന്റെ ഗതാഗതം ഇല്ല . ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് ഓറിയോണുകൾ കൊണ്ടുപോകുന്നു , അവ ഇപ്പോൾ കൊണ്ടുപോകുന്നു മൂന്നാമത്തെ വ്യത്യാസം പ്രതിരോധം ഏതാണ്ട് താപനിലയ്ക്ക് ആനുപാതികമാണ്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ താപനില ഉയരുന്നതിനനുസരിച്ച് പ്രതിരോധം പ്രതിരോധം കുറയുന്നു, ഇത് ഒരു ഏകദേശ കണക്ക് മാത്രമാണെന്ന് ഞാൻ കൃത്യമായി പറയുന്നില്ല. ഇത് പിന്തുടരുന്നു, പക്ഷേ ഇത് ഒരു ഏകദേശ കണക്കാണ്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ രാസമാറ്റമൊന്നുമില്ല, പക്ഷേ ഐ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഇലക്ട്രോഡുകളിലെ രാസമാറ്റം ഇലക്ട്രോഡുകളിലെ രാസമാറ്റം ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇവ കുറച്ച് മാത്രമാണ് ഞാൻ ഉദ്ദേശിച്ചത് ഇവയാണ് മെറ്റാലിക് കണ്ടക്ടറും ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് കണ്ടക്ടറും തമ്മിലുള്ള വ്യത്യാസം ശരി, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നമുക്ക് മറ്റൊരു കാര്യത്തിലേക്ക് പോകാം, അത് എപ്പോഴെങ്കിലും ഞങ്ങൾ ഈ ചാലകതയെക്കുറിച്ചോ അല്ലെങ്കിൽ ചാലകതയെക്കുറിച്ചോ പ്രതിരോധത്തെക്കുറിച്ചോ സംസാരിക്കുന്നു, അതായത്, നിങ്ങൾ വൈദ്യുതിയുടെ ഈ ചാലകതയെക്കുറിച്ച് പറയുമ്പോൾ, വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഒരു പാരാമീറ്റർ വളരെ പ്രധാനമാണ്, അത് വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഒരു കാര്യം മീഡിയം റെസിസ്റ്റൻസ് ഇപ്പോൾ പ്രതിരോധത്തിന്റെ പ്രതിരോധം ആണ്. കണ്ടക്ടറിന്റെ നീളത്തിന് ആനുപാതികമാണ് , അത് കണ്ടക്ടറിന്റെ ഏരിയ ക്രോസ് സെക്ഷണൽ ഏരിയയ്ക്ക് വിപരീത അനുപാതമാണ്, അതിനാൽ സംയുക്ത വ്യതിയാനത്തിന് r എന്നത് 1 ന് ആനുപാതികമാണെന്ന് പറയാം അല്ലെങ്കിൽ a കൊണ്ട് rho 1 ന് തുല്യമാണെന്ന് നമുക്ക് എഴുതാം , ഇത് Rho ആണ് അടിസ്ഥാനപരമായി മീഡിയത്തിന്റെ നിർദ്ദിഷ്ട പ്രതിരോധം അല്ലെങ്കിൽ പ്രതിരോധം ശരി, അതിനാൽ ഇത് ഒരു മീറ്റർ നീളമുള്ള പ്രതിരോധമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് കണ്ടക്ടർ അറിയാം, ക്രോസ് സെക്ഷണൽ ഏരിയ ആ യൂണിറ്റാണെങ്കിൽ അത് ഒരു പരിഹാരത്തിന്റെ ചാലകതയുടെ കാര്യത്തിൽ ഇപ്പോൾ അനുബന്ധ പ്രതിരോധം എന്ന് വിളിക്കപ്പെടും , പൊതുവെ ഉപയോഗിക്കുന്ന പദം ചാലകതയാണ് . പ്രതിരോധത്തിന്റെ ചാലകത ചെറുത്തുനിൽപ്പിന്റെ വിപരീതമാണ് , അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് എന്ത് എഴുതാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് എഴുതാൻ കഴിയുന്നത് 1 ന്റെ rho ബൈ ബൈ ലി എന്നതിന് തുല്യമാണ് .

അതിനാൽ പ്രതിരോധത്തിന്റെ യൂണിറ്റ് o ഹോം ആണ്, ചാലക യൂണിറ്റ് വിപരീതമോ mho ആണ്, si സിസ്റ്റത്തിൽ ഇത് സീമെൻസ് ശരിയാണ് അതിനാൽ നമുക്ക് ചാലകത നിർദ്ദിഷ്ടത്തിന് തുല്യമോ ചാലകതയെ a by l ആയോ എഴുതാം അല്ലെങ്കിൽ ഇവിടെ നിന്ന് നമുക്ക് നിർദ്ദിഷ്ട ചാലകത എഴുതാം ചാലകത l-ലേക്കുള്ള ചാലകതയ്ക്ക് തുല്യമാണ്, ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി ഒരു പുതിയ പേര് വിൽപ്പന സ്ഥിരാങ്കം നൽകിയിരിക്കുന്ന ഒരു പദമാണ്, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഞങ്ങൾ വിൽപ്പന സ്ഥിരാങ്കം എഴുതുന്നത്, ഞാൻ ആ നിർദ്ദിഷ്ട ചാലകതയിലേക്ക് വരുന്നു, അതിനാൽ l നമുക്ക് പ്രത്യേക ചാലകതയുടെ യൂണിറ്റിനെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കാം, സെൽ സ്ഥിരമായ ചാലകതയിലേക്കുള്ള ചാലകതയ്ക്ക് തുല്യമായ പ്രത്യേക ചാലകതയാണ് സീമെൻസ് ഇൻ വിൽപന സ്ഥിരാങ്കം, ഒരു l കൊണ്ട് ഒരു ദൈർഘ്യം വിപരീതമായി ശരിയാണ്, അതായത് സിമന്റ്സ് സെന്റീമീറ്ററാണെങ്കിൽ സെന്റീമീറ്റർ വിപരീതമോ അല്ലെങ്കിൽ ആ മീറ്ററോ ആണെങ്കിൽ. അപ്പോൾ അത് മീറ്റർ വിപരീതം ശരിയാണ്, അത് മീറ്ററാണെങ്കിൽ സിമന്റ്സ് മീറ്റർ വിപരീതമാണ്, അത് മീറ്ററിൽ പറഞ്ഞാൽ സിമന്റ്സ് മീറ്റർ വിപരീതമാണ്, പക്ഷേ ഇത് si സിസ്റ്റമാണ്, അതിനാൽ സെന്റീമീറ്ററിനേക്കാൾ മീറ്റർ ഉപയോഗിക്കുന്നതാണ് നല്ലത്, അതിനാൽ നിർദ്ദിഷ്ട ചാലകതയ്ക്ക് ഒരു ചിഹ്നം കപ്പ നൽകുന്നു അതിനാൽ കപ്പ എന്നത് സെൽ സ്ഥിരാങ്കത്തിലേക്കുള്ള ചാലകതയ്ക്ക് തുല്യമാണ്, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഇത് ഒരു സെൽ സ്ഥിരാങ്കമായിരിക്കുന്നത് എന്നതിലേക്ക് വരാം, അജ്ഞാത പ്രതിരോധം അളക്കുമ്പോഴെല്ലാം ശരിയാണ്, നമ്മൾ സാധാരണയായി ഈ ഗോതമ്പ് കല്ല് പാല തത്വം ഉപയോഗിക്കുന്നു. അടിസ്ഥാനപരമായി ഈ ഡയഗ്രമാറ്റിക് പ്രാതിനിധ്യം ഉണ്ടോ, ഇത് നിങ്ങളുടെ അജ്ഞാത പ്രതിരോധമാണ് r1 r രണ്ട് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഉപകരണം ഉണ്ട്, അത് മിക്ക കേസുകളിലും ഗാൽവനോമീറ്റർ ആണ് വൈദ്യുതിയുടെ ഊർജം അതിനാൽ വ്യതിചലനം ഉണ്ടാകുമ്പോൾ വ്യതിചലനം ഉണ്ടാകില്ല എന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് പാലം സന്തുലിതമാണ് , തുടർന്ന് ഇവ രണ്ടിന്റെയും അനുപാതം ഇതുവഴി ഇതിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ r ഒന്ന് r രണ്ട് എന്നത് r3 by r4 ന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ഇതിൽ നിന്ന് r1 നിങ്ങൾക്ക് r3 ന്റെ r4 എന്ന് r2 ആക്കി എഴുതാം, ഇതും ഇതും ഒരു വേരിയബിൾ റെസിസ്റ്റൻസ് ആണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഗാൽവനോമീറ്റർ ഡിഫ്ലെക്ഷന്റെ ഈ ബാലൻസ് ഉണ്ടായിരിക്കാം ബാലൻസ് പോയിന്റിൽ സമതുലിതമായ പോയിന്റ് ശരി, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അജ്ഞാതമായ പ്രതിരോധം r1 ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ അത് പരിഹാര പരിഹാരമാകുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് കണ്ടക്ടർ ഉണ്ടെന്ന് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, ഈ മെറ്റാലിക് കണ്ടക്ടറോ മറ്റേതെങ്കിലും തരത്തിലുള്ള കണ്ടക്ടറോ സാധാരണമല്ല എന്നാണ് . അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഈ രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകളുണ്ട്, ഈ രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകളിലുടനീളമുള്ള പ്രതിരോധം നിങ്ങൾ അളക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഈ രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകളിലുടനീളം നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഇലക്ട്രോഡ് ഇവിടെ മറ്റൊരു ഇലക്ട്രോഡ് ഉണ്ടായിരിക്കണം, തുടർന്ന് ഈ രണ്ട് വയറുകളും അടിസ്ഥാനമാണ് ഈ രണ്ട് വയറുകളും യോജിപ്പിക്കുക, നിങ്ങൾ ഇത് ബന്ധിപ്പിക്കണം എന്നാണ് ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത്, നിങ്ങളുടെ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് സെല്ലിനെ പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നത് ഇതുപോലെയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു അജ്ഞാത പ്രതിരോധമാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഇവിടെ സ്ഥാപിക്കുക ശരി അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ ഈ ഡയഗ്രം ഇതുപോലെ കാണപ്പെടുന്നു അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കേണ്ടതുണ്ട് ശരി , ഈ വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണ ചാലകത്തിന്റെ ഈ പ്രതിരോധമോ ചാലകതയോ അളക്കുന്നതിൽ അൽപ്പം ബുദ്ധിമുട്ടുണ്ട്, കാരണം ഒരു മെറ്റാലിക് കണ്ടക്ടറും തമ്മിലുള്ള വ്യത്യാസവും ചർച്ചചെയ്യുമ്പോൾ ഞാൻ നിങ്ങളോട് നേരത്തെ സൂചിപ്പിച്ചതുപോലെയാണിത്. അവിടെയുള്ള ഒരു ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് കണ്ടക്ടർ, ഇലക്ട്രോഡുകളിൽ ചില രാസമാറ്റങ്ങൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോഡിൽ ഒരു രാസമാറ്റം ഉള്ളതിനാൽ , ഈ പ്രത്യേക കോശത്തിന്റെ പ്രതിരോധം അളക്കുമ്പോൾ , ഈ വസ്തുവിന്റെ സ്വഭാവം ഇതാണ്. അത് ബാധിച്ചു ശരി, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ അജ്ഞാത പരിഹാരം ഇവിടെ സൂക്ഷിച്ചിരിക്കുന്ന ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് ലായനി സൂക്ഷിച്ചിരിക്കുന്ന ഇത്തരമൊരു സെൽ നിർമ്മിക്കേണ്ടിവരുന്നു ഇവിടെ നിങ്ങൾ രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകൾ മുക്കി പ്രതിരോധം അളക്കുന്നു, പക്ഷേ പ്രതിരോധം അളക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾ വളരെ ശ്രദ്ധിക്കേണ്ടതുണ്ട്, മിക്ക കേസുകളിലും നിങ്ങൾ സ്വിച്ച് സ്റ്റോൺ ബ്രിഡ്ജ് ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾ ഒരു ഡിസി കറന്റ് ഓകെ നൽകുന്നു. അജ്ഞാത പ്രതിരോധം അളക്കുന്നതിൽ പ്രശ്നമില്ല, എന്നാൽ ഇതിനായി നിങ്ങൾ ഡിസി കറന്റ് ഉപയോഗിക്കുന്ന നിമിഷം വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണമോ വിവിധ ഇലക്ട്രോഡ് പ്രക്രിയകളോ ഉണ്ടാകും, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോഡിനെ ബാധിക്കും, ഇലക്ട്രോഡിനെ ബാധിക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ശരിയായത് ലഭിക്കാൻ പോകുന്നില്ല. r1 ന്റെ മൂല്യം അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ശരി, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ചെയ്യേണ്ടത് നിങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കേണ്ടത് മറ്റൊരു സാങ്കേതികത ഉപയോഗിക്കേണ്ടതുണ്ട്, എന്നാൽ അതേ ഹഡ്സൺ ബ്രിഡ്ജ് തത്ത്വം എന്നാൽ ഇവിടെ ഒരു ഡിസി വിതരണത്തിന് പകരം നിങ്ങൾ എസി സോ എസി മാർഗം ഉപയോഗിക്കണം ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഫീൽഡിന്റെ തീവ്രതയിൽ സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമെന്ന നിലയിൽ ഇത് ഒരു കോസൈൻ പ്രൊഫൈലാണ്, ഇത് നിങ്ങളുടെ സമയമാണ്, അതിനാൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ആദ്യത്തെ പോസിറ്റീവ് പകുതി സൈക്കിളിൽ ഈ ഇലക്ട്രോഡ് പോസിറ്റീവ് ആണെങ്കിൽ മറ്റ് ഇലക്ട്രോഡ് നെഗ് ആണ് അടുത്ത അർദ്ധ ചക്രത്തിൽ, ഇവിടെ ധ്രുവീകരണം വിപരീതമാണ്, ഇത് മൈനസ് ആയി മാറുന്നു, ഇത് പ്ലസ് ആയി മാറുന്നു, ഈ ആൾട്ടർനേഷൻ സമമിതി ആണെങ്കിൽ , ഇവിടെ വളവിന് താഴെയുള്ള വിസ്തീർണ്ണവും ഇവിടെയുള്ള വളവിന് താഴെയുള്ള പ്രദേശവും ഈ രണ്ടും പൊരുത്തപ്പെടുന്നു, പിന്നെ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്? പോസിറ്റീവ് ഹാഫ് സൈക്കിൾ ഇവിടെയും ഇവിടെയും റിവേഴ്സ് ജനറേറ്റ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, പക്ഷേ പോയിന്റ്
അങ്ങനെയാണ് അതിനാൽ ഒരു ലളിതമായ ഇലക്ട്രോഡ് ഉപയോഗിച്ചാൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, പിന്നെ വിവിധ വസ്തുക്കളുടെ ശേഖരണം ഉണ്ടാകുന്നു, പ്രത്യേകിച്ചും നിങ്ങൾ വെള്ളം ഒരു ലായകമായി ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ വൈദ്യുതവിശ്ലേഷണം ജലത്തിന്റെ ഉൽപന്നമായ ഓക്സിജനും ഹൈഡ്രജനും ഓരോ ഇലക്ട്രോഡിലും തുല്യമായ അളവിൽ ഉത്പാദിപ്പിക്കപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോഡിനെ ബാധിക്കും,

അത് ആ വാതകങ്ങളാൽ മൂടപ്പെടും എന്ന അർത്ഥത്തിൽ ഇലക്ട്രോഡിനെ ബാധിക്കും, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോഡിന്റെ സ്വഭാവം മാറും. ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾ പ്ലാറ്റിനൈസ്ഡ് പ്ലാറ്റിനം ഇലക്ട്രോഡ് ഉപയോഗിക്കുകയാണെങ്കിൽ പ്ലാറ്റിനൈസ്ഡ് പ്ലാറ്റിനം ഇലക്ട്രോഡ് എന്നതിനർത്ഥം അത് മിനുസമാർന്ന പ്ലാറ്റിനം പ്ലേറ്റ് ആണെന്നാണ്. പ്ലാറ്റിനം ലോഹ കണങ്ങൾ ഇതിൽ നിക്ഷേപിക്കപ്പെടുന്നു, ഇത് പ്രവർത്തിക്കുന്നു, ഇത് ഓക്സിജനും ഹൈഡ്രജനും വീണ്ടും സംയോജിപ്പിച്ച് ജലം ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുന്നതിന് ഒരു ഉത്തേജകമായി പ്രവർത്തിക്കും, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോഡുകൾ ഇലക്ട്രോഡുകളായി മാറും , ഈ വാതകങ്ങളിൽ നിന്ന് മോചിതമാകുമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം , അതിനാൽ ഇലക്ട്രോഡ് . സ്വഭാവസവിശേഷതകൾ മാറില്ല, അതിന്റെ ഫലമായി നിങ്ങൾക്ക് ഈ രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകളിലുടനീളമുള്ള യഥാർത്ഥ പ്രതിരോധം അളക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ അടിസ്ഥാനപരമായി നിങ്ങൾ ഈ സെൽ ഇവിടെ ഇടുന്നു, അതിനാലാണ് വിൽപ്പന സ്ഥിരാങ്കം ഇവിടെ വരുന്നത് അതിനാൽ സെൽ സ്ഥിരാങ്കം ഒന്നുമല്ല എന്നാൽ ഈ രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകൾക്കിടയിലുള്ള നീളത്തിന്റെ അനുപാതമാണ് ഇത് നിങ്ങളുടെ എൽ ആണ് , ഇതിനർത്ഥം ഇതാണ് നിങ്ങളുടേത്, ഇതാണ് നിങ്ങൾ സംസാരിക്കുന്ന പ്രദേശം ശരി, അതിനാൽ 1 ബൈ സെൽ സ്ഥിരാങ്കം ശരിയാണ് അതിനാൽ ഈ വഴി ഈ വഴിയാണ് പ്രതിരോധം അളക്കാൻ നിങ്ങൾ ഈ എസി സപ്ലൈ ഉപയോഗിക്കുന്നു ഈ ഗോതമ്പ് കല്ല് പാലത്തിന്റെ ഈ ബാലൻസ് പോയിന്റ് നിങ്ങൾ എങ്ങനെ തിരിച്ചറിയും , ഇത് കുറച്ച് വ്യത്യസ്തമായ രീതിയിലാണ് ചെയ്യുന്നത്, അതിനാൽ ഇവിടെ ac യുടെ ഈ ഫ്രീക്വൻസി 500 എന്ന് പറയുന്നതിന് 1000 ഹെർട്സ് അല്ലെങ്കിൽ സമാനമായ മൂല്യങ്ങൾ ഉണ്ടെന്ന് പറയുക , പാലം സന്തുലിതമാകുമ്പോൾ അത് നിങ്ങൾ നിങ്ങളുടെ r2 മാറ്റുകയോ അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾ നിങ്ങളുടെ r2 ക്രമീകരിക്കുകയോ ചെയ്യുന്ന വിധത്തിൽ നിങ്ങൾ ഒരു ഹെഡ്ഫോൺ ഇവിടെ വെച്ചാൽ, ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ ശബ്ദം അവിടെ ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആയിരിക്കും എന്ന് ഉറപ്പിക്കും ഈ പാലം സന്തുലിതമാണെന്ന് ഒരു സ്ഥിരീകരണം നേടുക, ബാലൻസ് പോയിന്റിൽ ഇവയുടെ മൂല്യങ്ങൾ എന്തൊക്കെയായാലും ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത് r 3 r r4, r2 എന്നിവ ഉണ്ടോ നിങ്ങളുടെ അജ്ഞാത പ്രതിരോധത്തിന്റെ മൂല്യം കണ്ടെത്താൻ ഇത് ഉപയോഗിക്കുക, അതായത് നിങ്ങൾ അളക്കുന്നത് നിങ്ങളുടെ അജ്ഞാത പരിഹാരത്തിന്റെ ചാലകത ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ സാധാരണയായി ഉപയോഗിക്കുന്ന പദപ്രയോഗം എന്താണ് നിർദ്ദിഷ്ട ചാലകത എന്നത് സെൽ സ്ഥിരാങ്കത്തിലേക്കുള്ള ചാലകതയ്ക്ക് തുല്യമാണ്, ശരി ഇപ്പോൾ വിവിധ കണ്ടക്ടറുകളെ കുറിച്ച് നമുക്ക് കുറച്ച് ധാരണയുണ്ടാകാം. അവയുടെ ചാലക മൂല്യങ്ങൾ ആശങ്കാകുലമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ മെറ്റീരിയലുകൾ പോലെയുള്ള മെറ്റീരിയലുകളും അവയുടെ ചാലകതയും പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ അത് സീമെൻസ് മീറ്ററിൽ വിപരീതമാണ് , ഉദാഹരണത്തിന് കോപ്പർ കോപ്പർ മെറ്റലിന്റെ മൂല്യം ഏകദേശം 6 മുതൽ 10 മുതൽ പവർ 3 വെള്ളി വരെയുള്ള മൂല്യമാണ്. ഈ മൂല്യത്തോട് അടുത്ത് ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത് കോപ്പർ മൂല്യം ശരി ഗ്ലാസ് അതിന്റെ ചാലകത വളരെ കുറവാണ്, ഇത് പവർ മൈനസ് 16 ശുദ്ധജലം മുതൽ ഏകദേശം 4 മുതൽ 10 വരെ പവർ മൈനസ് 5 ആണ്, ഉദാഹരണത്തിന് ഇത് 0.1 മോളാർ എച്ച്സിഎൽ ആണെങ്കിൽ അതിന്റെ മൂല്യം നാല് ജെർമേനിയത്തോട് അടുത്താണ്, ഇത് ഏകദേശം രണ്ടാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് രണ്ടിനെയും ഈ മെറ്റാലിക് കണ്ടക്ടറിനെക്കുറിച്ച് ചിന്തിക്കുകയാണെങ്കിൽ അതിന്റെ മൂല്യമാണ് ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത് ശുദ്ധജലത്തിന്റെ കാര്യത്തിൽ ഈ ചാലകത വളരെ കൂടുതലാണ്, ഇത് വളരെ കുറവാണ്, പക്ഷേ ഇത് ഈ പോയിന്റ് ഒരു മോളാർ എച്ച്സിഎൽ അറിയാമെങ്കിൽ ഗ്ലാസിനേക്കാളും മറ്റേതെങ്കിലും ചാലക വസ്തുക്കളെക്കാളും വളരെ മികച്ചതാണ് ഇത് ശുദ്ധമായ വെള്ളത്തേക്കാൾ 10 മുതൽ 5 മടങ്ങ് വരെ ശക്തിയാണ്, അതിനാൽ എന്തുകൊണ്ടാണ് ഇത് സംഭവിക്കുന്നത്, ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത് വ്യക്തമായ ഉത്തരം അതാണ് പോയിന്റ് ഒരു മോളാർ എച്ച്സിഎൽ നിങ്ങൾക്ക് എച്ച് പ്ലസ് , സിഎൽ മൈനസ് ചിഹ്നങ്ങൾ ഉള്ളതിനാൽ ശുദ്ധജലത്തിന്റെ കാര്യത്തിൽ ഒരു സ്ഥാനത്ത് നിന്ന് മറ്റൊന്നിലേക്ക് വൈദ്യുത ചാർജ് കൊണ്ടുപോകുന്നതിന് ഇവ ഉത്തരവാദികളാണ് അയോണൈസ്ഡ് ആയതിനാൽ ശുദ്ധജലത്തിൽ അയോണുകൾ ഉള്ളതിനാൽ ഇവ എണ്ണത്തിൽ വളരെ കുറവാണ്, അതിനാൽ ചാലകത വളരെ കുറവാണ്, അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങൾക്ക് വിവിധ വസ്തുക്കളുടെ ചാലകതയെക്കുറിച്ച് കുറച്ച് ആശയം നൽകുന്നു, അടുത്തതായി ഞങ്ങൾ മറ്റൊരു അളവിലേക്ക് പോകും. മോളാർ ചാലകത മോളാർ ചാലകത മോളാർ കണ്ടക്ടൻസ് എന്ന് വിളിക്കുന്നത്, ഒരു മോളാർ പദാർത്ഥം വെള്ളത്തിൽ ലയിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു ലായനിയുടെ ചാലകതയാണ്, അത് രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകൾ ഉപയോഗിച്ച് അളക്കുന്നു, അവയാൽ വേർതിരിച്ച രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകൾ ഈ രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകളും യൂണിറ്റ് ദൂരത്തിൽ വേർതിരിക്കപ്പെടുന്നു, ശരിയാണ്. നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന ഏത് ചാലക മൂല്യവും അതിനെ മോളാർ ചാലകത എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ മോളാർ ചാലകത അടിസ്ഥാനപരമായി ലാംഡ എം, ലാംഡ എം എന്നിവയിൽ നൽകിയിരിക്കുന്നു ലാംഡ m ന് യൂണിറ്റ് സീമെൻസ് മീറ്റർ സ്ക്വയർ മോൾ ഉള്ളിടത്ത് ഇത് കപ്പ ആയി പ്രകടിപ്പിക്കപ്പെടുന്നു, അവിടെ കപ്പ സിമന്റ്സ് മീറ്ററിൽ വിപരീത സാന്ദ്രതയിൽ പ്രകടിപ്പിക്കുന്നു, അവിടെ കപ്പ ഒരു മീറ്ററിന് ക്യൂബ് ചെയ്ത മോളാണ്, ഓക്കെ, എന്തുകൊണ്ട് ഈ മോളാർ കണ്ടക്റ്റൻസ് എങ്ങനെയായിരിക്കുമെന്ന് നമുക്ക് അറിയണമെങ്കിൽ . മെറ്റീരിയലിന്റെ ഏകാഗ്രതയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു, എന്നാൽ അതിനുമുമ്പ്, ഏകാഗ്രതയ്ക്കൊപ്പം ലളിതമായ ചാലകത എങ്ങനെ വ്യത്യാസപ്പെടും എന്നതിനെക്കുറിച്ച് നമുക്ക് കുറച്ച് ധാരണയുണ്ടാകാം , മറ്റ് ഘടകങ്ങൾ ശരിയാണ്, അതിനുമുമ്പ് നമുക്ക് കുറച്ച് ആശയം ഉണ്ടാകാം , കാരണം കാരണം ഞാൻ സൂചിപ്പിച്ചതുപോലെ ചാലകതയാണ് ഇലക്ട്രോഡുകളിലൂടെയുള്ള അയോണുകളുടെ ഗതാഗതം അതിനാൽ അയോണുകൾ അർത്ഥമാക്കുന്നത് കാര്യങ്ങൾ പരിഗണിക്കണം എന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് അടിസ്ഥാനപരമായി നിങ്ങൾക്ക് അയോണുകളുടെ എണ്ണം അറിയാം, അതിനാൽ മെറ്റീരിയലിൽ കൂടുതൽ അയോണുകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ അത് ചാർജിന്റെ അളവ് പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു. ഇലക്ട്രോഡുകളിലൂടെ കടത്തിവിടുന്നത് കൂടുതൽ ആയിരിക്കും, അതിനാൽ അയോണുകളുടെ എണ്ണം വളരെ പ്രധാനമാണ്, അത് ഒരു പ്രധാന

ഘടകമാണ്, അപ്പോൾ അയോണിന്റെ ചാർജ്ജ് ഓകെ ചാർജാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് നിങ്ങൾ കരുതുക നിങ്ങൾക്ക് എം പ്ലസ് എന്ന് പറയാമോ, എം വൺ പ്ലസ് എം ടു ടു പ്ലസ് എന്ന് പറയുക, എം ത്രീ ത്രീ പ്ലസ് ശരി എന്ന് പറയുക, നിങ്ങൾക്ക് യൂണി പോസിറ്റീവ് ചാർജുള്ള എം വൺ അയോൺ ഉണ്ടെന്ന് കരുതുക . കൂടാതെ ത്രി-പോസിറ്റീവ് ചാർജുള്ള m ത്രീ അയോൺ, അതായത് ഒരു അയോണിൽ മൂന്ന് യൂണിറ്റ് ചാർജുകൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു, ഈ അയോണിൽ രണ്ട് യൂണിറ്റ് ചാർജുകൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു , ഈ അയോണിൽ ഒരൊറ്റ ചാർജ് മാത്രമേ ഉള്ളൂ, ഈ രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകളിലൂടെ ഈ അയോൺ ഇവിടെ നിന്ന് ഇങ്ങോട്ട് കൊണ്ടുപോകുകയാണെങ്കിൽ m ഒന്ന് പ്ലസ് എന്ന് പറയുക. മീ ടു പ്ലസ് കയറ്റിയാൽ രണ്ട് പ്ലസ് ഇവിടെ നിന്ന് ഇങ്ങോട്ട് കൊണ്ടുപോകുകയാണെങ്കിൽ ഒരു യൂണിറ്റ് ചാർജ് മാത്രമേ ഇവിടെ നിന്ന് കൊണ്ടുപോകൂ, മറ്റ് ഘടകങ്ങൾ അതേപടി തുടരുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ പറയും നിങ്ങളായിരിക്കും എന്ന് നിങ്ങൾക്ക് പറയാനാകും . ഒരേ സമയത്തോ ഒരേ സമയത്തോ ഇവ രണ്ടും ഒരു തവണയും ഇവിടെയും ഒരു പ്രാവശ്യം പോലെ ഒരേ സമയം ഇങ്ങോട്ട് ഇങ്ങോട്ട് എത്തുന്നുവെന്ന് കരുതുക, ഇവിടെ നിന്ന് ഇങ്ങോട്ട് ഫോർവേഡ് ചെയ്യുന്ന ചാർജിന്റെ തുക ഇരട്ടിയാകും. ഇതിനായി ട്രിപ്പിൾ ആകുക ചാലക പ്രക്രിയയിൽ ഇരുമ്പിന്റെ മുൻ ചാർജ് വളരെ പ്രധാനമാണ്, അതിനാൽ ചാലകത അയോണുകളുടെ ചാർജിനെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കും, അടുത്തത് അയോണുകളുടെ അയോണുകളുടെ വേഗതയാണ്, നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് അയോണുകൾ ഉണ്ടെന്ന് കരുതുക, അയോൺ ഒന്ന് കാണുക , മറ്റൊന്ന് അയോൺ രണ്ട് ഇതും യൂണി പോസിറ്റീവ് ആണെന്ന് പറയുക, ഇതും പോസിറ്റീവ് ആണ്, പക്ഷേ കാര്യം ഇതിലും വേഗത്തിൽ നീന്താൻ കഴിയുമെന്ന് കരുതുക, അതിന്റെ ചലനാത്മകത ഇതിലും കൂടുതലാണ്, അതേ സമയം ഇടവേളയിൽ ചാർജിന്റെ അളവ് അത് ഫലപ്രദമായി കൊണ്ടുപോകും ഇതിനേക്കാളും കൂടുതൽ ചാർജുകൾ, കാരണം ഇതിന് ഇതിലും വേഗത്തിൽ നീങ്ങാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഒരു പരിഹാരത്തിന്റെ ചാലകതയെക്കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന സമയത്ത് പരിഗണിക്കേണ്ട പ്രധാനപ്പെട്ട മൂന്ന് പാരാമീറ്ററുകൾ പ്രധാനപ്പെട്ട ഘടകങ്ങളാണ്, അതിനാൽ എപ്പോൾ പരിഹാരം നേർപ്പിക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് ഒരു മോളാർ ഉണ്ടെന്ന് കരുതുക , നിങ്ങൾ എന്താണ് പ്രതീക്ഷിക്കുന്നത് എന്ന് കരുതുക , ഉദാഹരണത്തിന്, ആഹ് ഒരു മോളാർ എന്ന് പറയുക, nacl സൊല്യൂഷൻ പവർ മൈനസ് രണ്ട് എന്ന് പറയുന്നതിന് നിങ്ങൾ നേർപ്പിച്ചുവെന്ന് കരുതുക. മോളാർ, എന്നിട്ട് നിങ്ങൾ അതിന്റെ ചാലകത അളക്കുക ശരി, നിങ്ങളുടെ ഉപകരണത്തിന്റെ സഹായത്തോടെ നിങ്ങൾക്ക് പ്രതീക്ഷിക്കാവുന്ന ചില മൂല്യങ്ങൾ, വെളുത്ത കല്ല് പാലം തത്വം ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് പ്രതീക്ഷിക്കാം, ഉദാഹരണത്തിന്, x ആണ് ഇപ്പോൾ അളക്കുന്ന ചാലകത. ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ അതിനെ പവർ മൈനസ് 2 മോളാറിലേക്ക് പകുതിയായി ലയിപ്പിക്കുന്നു, തുടക്കത്തിൽ ഇത് ഇത്രയധികമായിരുന്നു, ഇപ്പോൾ ഇത് മൈനസ് രണ്ട് മോളാറിലേക്ക് പകുതിയായി 10 ആയി, പിന്നെ ചാലകത കുറയുമെന്ന് പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഇത് കാരണം ഒരു നിശ്ചിത വോള്യത്തിൽ ഉള്ള അയോണുകളുടെ എണ്ണം ശരിയാണ്, അത് ഇപ്പോൾ കുറഞ്ഞു, അയോണുകളുടെ എണ്ണം കുറയുന്നു, അയോണുകളുടെ എണ്ണം കുറയുന്നതിനാൽ ചാലകത കുറയുമെന്ന് പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഫോർമുല നിർദ്ദിഷ്ട ചാലകതയിലേക്ക് മടങ്ങുക സെൽ സ്ഥിരാങ്കത്തിലേക്ക് ചാലകത നിലനിർത്തുന്നതിന്, സെൽ സ്ഥിരാങ്കം അതേപടി തുടരുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ചെയ്യുന്നത് നിങ്ങൾ പരിഹാരം നേർപ്പിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിർദ്ദിഷ്ട ചാലകതയ്ക്ക് എന്ത് സംഭവിക്കും അത് ഒരു ലായനിയുടെ ചാലകതയാണ്. രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകൾക്കിടയിൽ യൂണിറ്റ് അകലത്തിൽ സ്ഥാപിച്ചിരിക്കുന്നവ ഒരു മീറ്റർ അകലത്തിലും ഇലക്ട്രോഡുകൾക്ക് ഒരു മീറ്റർ സ്ക്വയർ ക്രോസ് സെക്ഷണൽ ഏരിയ ഒരു മീറ്റർ സ്ക്വയർ ക്രോസ് സെക്ഷണൽ ഏരിയയുമുണ്ട് , അതിനാൽ നിങ്ങൾ അത് നേർപ്പിച്ചാൽ ആദ്യം പറയുക x അയോണുകളുടെ എണ്ണം പറയുക ഉദാഹരണത്തിന് x എന്ന് പറയുക. ഈ യൂണിറ്റ് ക്യൂബിൽ ഇപ്പോൾ അയോണുകളുടെ പ്രൈം നമ്പർ ഉണ്ടായിരുന്നു, നിങ്ങൾ ഇത് പകുതി നേർപ്പിച്ചാൽ ഇത് x പ്രൈം ആയി 2 ശരിയാണ്, അതിനാൽ x 2 കൊണ്ട് അർത്ഥമാക്കുന്നത് നിങ്ങളുടെ ചാർജ് കാരിയറിന്റെ എണ്ണം പകുതിയായി കുറയുകയും അയോണുകളുടെ എണ്ണം കുറയുകയും തുടർന്ന് അയോണുകൾ വഹിക്കുന്ന ചാർജ്ജ് കുറയുകയും ചെയ്യും അയോണുകളുടെ ചാർജ്ജ് മാറ്റമില്ല, അയോണുകളുടെ വേഗതയും ഇതും കൂടിയാണിത്, ഇതും മാറ്റമില്ലാതെ തുടരുന്നുവെന്നത് നിങ്ങൾക്ക് പരിഗണിക്കാമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ അയോണുകളുടെ എണ്ണം കുറയുന്നതിനാൽ സെൽ സ്ഥിരാങ്കം കുറയുന്നു, അതിനാൽ ചാലകത പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു കുറയ്ക്കാം, അതിനാൽ വീണ്ടും മോളാർ ഉൽപ്പന്നങ്ങളിലേക്ക് മടങ്ങുക,

അങ്ങനെ ഞങ്ങൾ സംസാരിക്കാൻ തുടങ്ങി , അതിനിടയിൽ കണ്ടക്ടറെ എങ്ങനെയെന്ന് അറിയാൻ ഞങ്ങൾ ആഗ്രഹിക്കുന്നു ce വിവിധ ഘടകങ്ങളെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു, ഇവയാണ് പ്രധാനം എന്ന് ഞങ്ങൾ നിങ്ങൾക്ക് വിശദീകരിച്ചുതന്നിട്ടുണ്ട്, അതായത് മൂന്ന് ഘടകങ്ങൾ ഒന്ന് അയോണുകളുടെ എണ്ണം മറ്റൊന്ന് അയോണുകളുടെ ചാർജ്ജും അയോണുകളുടെ വേഗതയുമാണ് അതിനാൽ മോളാർ ചാലകത ലാംഡ എം ആണ്. എന്നാൽ നിങ്ങളുടെ നിർദ്ദിഷ്ട ചാലകത കപ്പ c യുടെ c, അവിടെ c ഒരു മീറ്ററിന് മോൾ ആണ് , കപ്പ എന്നത് സിമന്റ് മീറ്റർ വിപരീതമാണ് ശക്തമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിന് വക്രം ഇതുപോലെയാണ് പിന്തുടരുന്നത്, അതായത് നിങ്ങൾ ഈ ദിശയിൽ നേർപ്പിച്ചാൽ മോളാർ ചാലകത വർദ്ധിക്കും , അതിനാൽ എന്തുകൊണ്ടാണ് ഇത് y മോളാർ ചാലകത വർദ്ധിപ്പിക്കേണ്ടത്, നിങ്ങൾ ഇപ്പോൾ ലായനി നേർപ്പിക്കുമ്പോൾ അത് വർദ്ധിപ്പിക്കണം ഇപ്പോൾ വീണ്ടും lambda l lambda m നിങ്ങളുടെ കപ്പയാണ്, അത് നിങ്ങളുടെ ചാലകമാണ് ശരി, തുടർന്ന് നിർദ്ദിഷ്ട ചാലകത, തുടർന്ന് സെൽ സ്ഥിരാങ്കത്തിന്റെ വിപരീതം ശരി, അതായത് a by l ശരി, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ പരിഹാരം നിങ്ങൾ സ്ഥാപിക്കണം എന്നതാണ് ആശയം യൂണിറ്റ് നീളം കൊണ്ട് വേർതിരിക്കുന്ന രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകൾക്ക് എതിരെയോ അതിനിടയിലോ നിങ്ങളുടെ പരിഹാരം സ്ഥാപിക്കുക 1 യൂണിറ്റ് ദൈർഘ്യം ഒന്നിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ ലായനിയുടെ ലായനി വോളിയത്തിന്റെ അളവ് v ആണെങ്കിൽ, ഫലത്തിൽ ഇലക്ട്രോഡിന്റെ വിസ്തീർണ്ണം v ആണ്. e- ലേക്ക് 1 എന്നതിലേക്ക്, കാരണം a എന്നത് ഏരിയയാണ്,

കാരണം നിങ്ങളുടെ മുഴുവൻ ലായനിയും രണ്ട് ഇലക്ട്രോഡുകൾക്കിടയിൽ വെവ്വേറെയും എന്നാൽ യൂണിറ്റ് നീളം കൊണ്ട് വേർതിരിക്കേണ്ടതും ആയതിനാൽ ഇലക്ട്രോഡുകളുടെ വിസ്തീർണ്ണത്തിന് യാതൊരു നിയന്ത്രണവുമില്ലാത്തതിനാൽ പ്രദേശം സ്വതന്ത്രമായി മാറ്റാവുന്നതാണ്. ലായനിയുടെ നേർപ്പിക്കൽ സംബന്ധിച്ച്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ നിന്ന് എഴുതാം v എന്നത് a ന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ഇവിടെ നിന്ന് നിങ്ങൾക്ക് lambda m എന്നത് കപ്പയ്ക്ക് തുല്യം എന്ന് വോളിയത്തിൽ എഴുതാം OK അതിനാൽ നിങ്ങൾ നേർപ്പിക്കുമ്പോൾ അർത്ഥമാക്കുന്നത് എങ്ങനെ നേർപ്പിക്കുന്നതിന്റെ പ്രവർത്തനമായി മാറുന്നു വോളിയം കൂടുന്നു, കപ്പയ്ക്ക് എന്താണ് സംഭവിക്കാൻ പോകുന്നത് , ഞാൻ ഇതിനകം ഇവിടെ വിശദീകരിച്ചതുപോലെ, നിങ്ങൾ നേർപ്പിക്കുമ്പോൾ കപ്പ കുറയുന്നു, അതിനാൽ രണ്ട് വിപരീത ഘടകങ്ങളുണ്ട് ഒന്ന് കാപ്പ് നേർപ്പിക്കുന്നതിന്റെ ഫലമായി കുറയുന്ന pa , നേർപ്പിക്കുന്നതിന്റെ ഫലമായി വോളിയം വർദ്ധിക്കുന്നു, അതിനാൽ എന്താണ് സംഭവിക്കാൻ പോകുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ ആത്യന്തികമായി, കിണറിന്റെ അളവിന്റെ മാറ്റത്തിന്റെ ഫലം ഐയുടെ നേർപ്പിക്കലിന്റെ ഫലത്തേക്കാൾ വളരെ കൂടുതലാണെന്ന് കണ്ടെത്തി. കപ്പ് താഴ്ത്തുന്നതിന്റെ ശരാശരി ഫലം അതിനാൽ ഫലത്തിൽ ലാംഡ എം വർദ്ധിക്കുന്നതായി കണ്ടെത്തി, അതിനാൽ ലാംഡ m സ്ക്വയർ റൂട്ടിന്റെ ഒരു ഫംഗ്ഷനായി നിങ്ങൾ അത് പ്ലോട്ട് ചെയ്താൽ അത് ഇതുപോലെ ഒരു ട്രെൻഡ് പിന്തുടരുന്നു, പക്ഷേ ശ്രദ്ധിക്കേണ്ട പ്രധാന കാര്യം ഇതാണ് ഈ തരത്തിലുള്ള ലീനിയർ ആശ്രിതത്വം ശക്തമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിനായി നിരീക്ഷിക്കപ്പെടുന്നു, ശക്തമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് ശക്തമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് എന്നാൽ നിങ്ങൾ വെള്ളത്തിൽ ലയിപ്പിക്കുമ്പോൾ പൂർണ്ണമായും അയോണീകരിക്കപ്പെടുന്ന ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് ആണ്, പക്ഷേ സാഹചര്യം അത്ര എളുപ്പമല്ല, അത്
അങ്ങനെയല്ലെന്ന് ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നു ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിന് ഒരു രേഖീയ ആശ്രിതത്വം ശരി, അതിനാൽ ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിന് എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിനായി ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിനായി മറ്റൊരു പേപ്പറിൽ അത് വീണ്ടും വരയ്ക്കട്ടെ, ആഹ്, നിങ്ങൾക്കറിയാവുന്ന പ്ലോട്ട് c യുടെ സ്ക്വയർ റൂട്ട് ആണ്, ഇത് lambda m ആണ്, ഇത് ഇതുപോലുള്ള ഒരു പ്രവണതയാണ് പിന്തുടരുന്നത് , അതേസമയം ശക്തമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് ഇതുപോലെയാണ് പിന്തുടരുന്നത്, അതിനാൽ ഇത് ch3 cooh ആണ്, ഇത് ഉദാഹരണമായി kcl ആണ്, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് മനസ്സിലാക്കാവുന്നതേയുള്ളൂ, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഇത് ഇങ്ങനെ വർദ്ധിക്കുന്നത് എന്ന് ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത് ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോഡിന്റെ കാര്യത്തിൽ, നിങ്ങൾ അത് നേർപ്പിക്കുമ്പോൾ ഉയർന്ന സാന്ദ്രത ശ്രേണിയിൽ കാര്യമായ മാറ്റമില്ലെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുന്നു , ഉദാഹരണത്തിന് നിങ്ങളുടെ ഏകാഗ്രത ലിറ്ററിന് മോളിലും മൂല്യം സിമന്റ് സെന്റീമീറ്റർ സ്ക്വയർ മോളിലും വിപരീതമാണെങ്കിൽ പറയുക. 200, ഇവിടെ ഇത് പറയുന്നു, ഉദാഹരണത്തിന് 0.2 0.4 ഈ മൂല്യങ്ങൾ 0.4 ശരിയും 0.2 ഉം ആണ്, അപ്പോൾ ഉയർന്ന സാന്ദ്രതയുള്ള പ്രദേശത്ത് ഇത് ഏതാണ്ട് പരന്നതാണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുന്നു, ഈ അച്ചുതണ്ട് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന അതേ പ്രവണതയാണ് പിന്തുടരുന്നത്, ഇത് ഏതാണ്ട് സമാന്തരമായി സമാന്തരമാണ് x അച്ചുതണ്ടിലേക്ക് എന്നാൽ നിങ്ങൾ ഏകാഗ്രത കുറയ്ക്കുമ്പോൾ അത് ഉപയോഗിക്കുമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, ഇത് ഇതുപോലെയുള്ള ഒരു പ്രവണതയെ പിന്തുടരുന്നു, വളരെ കുറഞ്ഞ സാന്ദ്രതയുള്ള പ്രദേശത്ത് ഇത് കഠിനമായി ഉയരുന്നു, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഇത് സംഭവിക്കുന്നത് വിചിത്രമായ കാര്യമാണ്, എന്തുകൊണ്ട് ഇത് വിചിത്രമാണ്, കാരണം ഇത് ഞാൻ ഈ ശക്തമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിൽ നിന്ന് വ്യത്യസ്തമായി ഇത് വ്യത്യസ്തമായ ഒരു പ്രവണതയാണ് പിന്തുടരുന്നത്, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഇത് ഇപ്പോൾ ഇങ്ങനെയുള്ളത് എന്നത് നിങ്ങൾ കണക്കിലെടുക്കേണ്ട ഒരു കാര്യം ഈ ch3 കൂഹ് ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റാണ് , അതിനാൽ ഇത് പൂർണ്ണമായും അയോണൈസ് ചെയ്തിട്ടില്ല, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് നേർപ്പിച്ചാൽ അതിന്റെ അയോണൈസേഷൻ വർദ്ധിക്കും. അതിനർത്ഥം oo ch3cooh ഇത് കൂടുതലും ഈ രൂപത്തിലാണ് ch ത്രീ കൂ മൈനസ് ആയതിനാൽ അത് ആൽഫ ആണെങ്കിൽ 1 മൈനസ് ആൽഫ പിന്നെ ആൽഫ പിന്നെ ആൽഫ ആയതിനാൽ ഡിസോസിയേഷന്റെ ഡിഗ്രി അതിനാൽ മിതമായ കോൺസൺട്രേഷൻ പരിധിയിൽ ഡിസോസിയേഷന്റെ അളവ് വളരെ ചെറുതാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് നമ്പർ അറിയാം ചാർജ് കാരിയറിനെ കുറിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ഈ മേഖലയിൽ കുറച്ച് മാത്രമേ അറിയൂ, നിങ്ങൾ തുടരുന്ന നിമിഷം നിങ്ങൾ നേർപ്പിക്കുന്നത് വർദ്ധിപ്പിക്കും . നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്നത് പോലെയുള്ള ഘടകങ്ങൾ ഉണ്ടായിരുന്നു, ലാംഡ എം കപ്പയിലേക്ക് വിയിലേക്ക് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ വി ഫാക്ടർ വി വർദ്ധിക്കുന്നുണ്ടോ അതേ സമയം ഈ കപ്പയും വർദ്ധിക്കുന്നതായി നിങ്ങൾക്കറിയാം ause നിങ്ങൾ നേർപ്പിച്ചാൽ ചാർജ് കാരിയറിന്റെ അയോണുകളുടെ എണ്ണം വർദ്ധിക്കുന്നു, അതിനാൽ ചാർജ് കാരിയർ വർദ്ധിക്കുകയാണെങ്കിൽ ch യുടെ ആകെ എണ്ണം നിങ്ങളുടെ കപ്പയെ അർത്ഥമാക്കുന്നത് ഒരു നേർപ്പിക്കൽ ഇഫക്റ്റ് ഉണ്ടെങ്കിലും എന്നാൽ ഈ ചാർജ് കാരിയറിന്റെ വർദ്ധനവിന്റെ ഫലം പ്രവർത്തനക്ഷമമാകുകയും അതിന്റെ ഫലമായി നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന ഒരു നോൺ-ലീനിയർ ആശ്രിതത്വമാണ് ഇതിന്റെ ഈ ലാംഡ മീ വേഴ്സസ് റൂട്ട് ഓവർ സി പ്ലോട്ടിന്റെ നോൺ-ലീനിയർ ആശ്രിതത്വം, അതിനാൽ ശക്തമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിന്റെ കാര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇത് അറിയാം ശക്തമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് ലാംഡ എം, അതായത് മോളാർ ചാലകത ഈ ലാംഡ പോലെയുള്ള ട്രെയിനിനെ പിന്തുടരുന്നു m 0 ഉം c യുടെ ഒരു വർഗ്ഗമൂലവും, അവിടെ ലാംഡ m 0 ഒരു സ്ഥിരമായ അളവാണ്, ഇവിടെ നിന്ന് നിങ്ങൾക്ക് മനസ്സിലാക്കാം, നിങ്ങൾ പൂജ്യം സാന്ദ്രതയുടെ അടുത്തേക്ക് പോയാൽ, അനന്തമായ നേർപ്പിച്ച അവസ്ഥയാണ്, അപ്പോൾ നിങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കുന്ന ലാംഡ m മൂല്യം മറ്റൊന്നല്ല. lambda m 0. അതിനാൽ ഇത് ലാംഡ m ന്റെ മൂല്യം അല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല, ഇപ്പോൾ 0 കോൺസൺട്രേഷൻ ഓകെ ആയതിനാൽ ഇതിനെ പരിമിതപ്പെടുത്തുന്ന മോളാർ ചാലകത അല്ലെങ്കിൽ അനന്തമായ നേർപ്പിക്കൽ മോളാർ കോൺഡുവിൽ മോളാർ ചാലകത എന്ന് വിളിക്കുന്നു. ലായനി കൂടുതൽ നേർപ്പിച്ചാൽ ഗ്രഹിക്കാവുന്ന മാറ്റമൊന്നും ഉണ്ടാകാത്തതോ ലായനിയുടെ ചാലക മൂല്യത്തിൽ കൂടുതൽ മാറ്റമോ ഉണ്ടാകാത്തതോ ആയ ഒരു നേർപ്പിക്കൽ അവസ്ഥയാണെന്ന് ഒരാൾക്ക് ഇതുപോലെ

മനസ്സിലാക്കാൻ കഴിയും . അനന്തമായ നേർപ്പിക്കലിന്റെ അവസ്ഥ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ശക്തമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് ഉണ്ടെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ ഇതുപോലെ പ്ലോട്ട് ചെയ്താൽ നിങ്ങൾക്ക് ചില പോയിന്റുകൾ ലഭിച്ചു, അതിനാൽ ഇതെല്ലാം അളക്കാവുന്ന കാര്യമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ അളക്കുകയും തുടർന്ന് ട്രെൻഡ് രേഖീയമായതിനാൽ നിങ്ങൾ എക്സ്ട്രാപോളേറ്റ് ചെയ്യുകയും ചെയ്യുന്നു. എവിടെ അധികമായാലും y അക്ഷം മുറിക്കുന്നിടത്ത് ലാംഡ മീ പൂജ്യം അല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല, അതിനാൽ ശക്തമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിന് ജോലി എളുപ്പമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് അനന്തമായ നേർപ്പിക്കൽ അവസ്ഥയിൽ ലാംഡ m ന്റെ മൂല്യം അളക്കാൻ കഴിയും, പക്ഷേ നിങ്ങൾ വരുമ്പോഴാണ് പ്രശ്നം വരുന്നത് അസറ്റിക് ആസിഡ് പോലെയുള്ള ഈ ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് നിങ്ങളുടെ പക്കലുണ്ടെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് പ്രയോഗിക്കാൻ കഴിയില്ല , അനന്തമായ നേർപ്പിക്കൽ അവസ്ഥ കണ്ടെത്തുന്നതിന് ഈ എക്സ്ട്രാപോളേഷൻ നടപടിക്രമം പ്രയോഗിക്കാൻ കഴിയില്ല ഈ ലാംഡ മൂല്യം ഇപ്പോൾ ശരിയാണ്,
അങ്ങനെയെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് എന്തുചെയ്യാൻ കഴിയും,
അങ്ങനെയെങ്കിൽ, വളരെക്കാലം മുമ്പ് കോൾറസ് ആണ് ഇത് ആദ്യമായി നിർദ്ദേശിച്ചത്, അതിനാൽ കൽക്കരി റഷ്യൻ പണ്ടേ കോളറയെ കോളറയുടെ അയോണുകളുടെ സ്വതന്ത്ര കുടിയേറ്റ നിയമം എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിരീക്ഷണ നിരീക്ഷണം എങ്ങനെയായിരുന്നു നിങ്ങൾ kcl എന്നതിന് lambda m 0 പോലെയും nacl എന്നതിന് lambda m 0 പോലെയും അളക്കുകയാണെങ്കിൽ, lambda m0 kvr lambda m പൂജ്യം abri-ൽ അളക്കുകയാണെങ്കിൽ അർത്ഥമാക്കുന്നത് നിങ്ങൾ kcl-നും nacl-നും lambda m പൂജ്യത്തിന്റെ വ്യത്യാസം എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ kbr nabr അല്ലെങ്കിൽ lambda m 0 ki 0 nai അതിന്റെ മൂല്യം 23 സിമന്റ് സെന്റീമീറ്റർ സ്ക്വയർ മോൾ വിപരീതമായി ചില താപനിലയിൽ ശരിയാണെന്ന് പറയപ്പെടുന്നു, അതേ രീതിയിൽ ലാംഡ m 0 nabr മൈനസ് ലാംഡ m 0 ഒരു cl-ൽ ലാംഡ m ന് തുല്യമാണ് 0 kbr മൈനസ് ലാംഡ m 0 kcl ആണ് , അത് 2 സിമന്റ് സെന്റീമീറ്റർ സ്ക്വയർ മോളിന്റെ വിപരീതമായി വരുന്നു, അതായത് നിങ്ങളുടെ മോളാർ ചാലകത അനന്തമായ ഡൈലേഷനിൽ നിങ്ങൾ വ്യത്യാസം എടുത്താൽ, ഇത് ഇതുപോലെ പിന്തുടരുന്നതായി കണ്ടെത്തി, അതിനാൽ ഇത് വളരെ വിചിത്രമായ സ്വഭാവമാണ്. ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് ചാലകത്തിന് ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് ചാലകതയെക്കുറിച്ച് നിങ്ങൾ പറയുമ്പോൾ, അത് വളരെ വിചിത്രമാണ്, kcl മൈനസ് nacl kbr മൈനസ് nabrki മൈനസ് നയ്, അതിനാൽ ഇവിടെ ഈ കോ അയോണുകൾ ഇവിടെയും സഹ അയോണുകൾ ആണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുന്നു, ഞങ്ങൾക്ക് വേണമെങ്കിൽ ഞങ്ങൾ കാണും ഈ ലാംഡ m പൂജ്യത്തിന്റെ വ്യത്യാസം ഒരേ നാണയങ്ങൾക്കൊപ്പം എടുക്കുക, ഈ വ്യത്യാസം k പ്ലസ് na പ്ലസ് ഇതാണ് k പ്ലസ് n a പ്ലസ് ഇതാണ് k പ്ലസ് na പ്ലസ് ഈ വ്യത്യാസം ഏതാണ്ട് സമാനമാണ് ഈ നാണയം സോഡിയം അതേ ഈ നാണയ കേസിൽ പൊട്ടാസ്യം സമാനമാണ് Br മൈനസ് clbr മൈനസ് l അവർ അതേ പ്രവണതയിൽ പിന്തുടരുന്നു, അതിനാൽ ഇതൊരു വിചിത്രമായ പെരുമാറ്റമാണ്, അതിനാൽ അനന്തമായ നേർപ്പിക്കുമ്പോൾ എന്തെങ്കിലും സംഭവിക്കുന്നു എന്ന് നിർദ്ദേശിക്കപ്പെടുന്നു, ആശയപരമായി കൃത്യമായി സംഭവിക്കുന്നത് ഞാൻ നിങ്ങളോട് വിശദീകരിച്ചിട്ടുണ്ട് അല്ലെങ്കിൽ ചർച്ച ചെയ്തതാണ് ചാലകത ഒരു ലായനി അയോണുകൾ വഹിക്കുന്ന അയോണുകളുടെ ചാർജിന്റെ എണ്ണത്തെയും അയോണുകളുടെ വേഗതയെയും ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ അനന്തമായ നേർപ്പിക്കൽ അവസ്ഥയിലെത്തുമ്പോൾ യൂണിറ്റ് ക്യൂബിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന അയോണുകളുടെ എണ്ണവും നിശ്ചയിച്ചിരിക്കുന്നു, തുടർന്ന് ചാർജ് ചെയ്യുന്നു അയോണിൽ , അയോണുകളുടെ വേഗത ഇപ്പോൾ അയോണുകളുടെ വേഗതയാണ്, അയോണുകളുടെ വേഗത ഒരു സ്ഥാനത്ത് നിന്ന് മറ്റൊന്നിലേക്ക് വൈദ്യുതി എത്തിക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു പ്രധാന ഘടകമാണ്, നേർപ്പിക്കൽ കാരണം അയോണുകളുടെ വേഗത കൂടുതൽ മാറുന്നില്ലെങ്കിൽ. അനന്തമായ നേർപ്പിക്കൽ അവസ്ഥ മറ്റൊന്നല്ലെന്ന് ഞാൻ നിങ്ങളോട് സൂചിപ്പിച്ചു, പക്ഷേ നിങ്ങൾ പരിഹാരം കൂടുതൽ നേർപ്പിച്ചാൽ അത് പരിഹാരത്തിന്റെ ചാലകതയിൽ ഒരു മാറ്റവും വരുത്തുന്നില്ല, അതിനാൽ കൂടുതൽ മാറ്റമൊന്നും സംഭവിക്കുന്നില്ല എന്ന് ചാലകതയുടെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ പറയാൻ കഴിയും. നിങ്ങൾ നേർപ്പിക്കുകയാണെങ്കിൽ അതിനർത്ഥം നിങ്ങൾ ലായനി നേർപ്പിക്കുമ്പോൾ ഒരു സാന്ദ്രീകൃത ലായനി എന്ന് പറയുക, ഇത് പോലെ രണ്ട് അയോണുകൾ ഉണ്ടെന്ന് ആദ്യം പറയുക, അതിനാൽ അവ പരസ്പരം ഇടപഴകുന്നു, ഇത് സ്വാഭാവിക പരിണതഫലമാണ്, കാരണം ഇത് ചാർജ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു. ചാർജ്ജ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ചാർജ് ചാർജ് ഇടപെടൽ ഉണ്ടാകും, മറ്റ് പല ഘടകങ്ങളും പരിഹാരമാകാം, മറ്റ് ഘടകങ്ങളും പ്രധാനമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ നേർപ്പിക്കുമ്പോൾ അത് വേർപിരിയലാണ്, അതിനാൽ ഇടപെടൽ ഇവയ്ക്കിടയിലായിരിക്കണം s അയോണും ആ അയണും കുറയുമെന്ന് പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ അയോൺ ചലിക്കുന്നുണ്ടെങ്കിൽ അവ അടുത്തടുത്താണെങ്കിൽ ഈ രണ്ടും അടുത്തടുത്താണ് ഉത്തരം നൽകുന്നത് , ഈ അയോണിന്റെ ചലനത്തെ ഇതിന്റെയും വൈസ്യുടെയും ചലനം ബാധിക്കുമെന്ന് പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു. നേരെമറിച്ച്, നിങ്ങൾ നേർപ്പിക്കുന്നത് തുടരുകയാണെങ്കിൽ, ഈ അയോണും മറ്റൊന്നും വളരെ വേർതിരിക്കപ്പെടുന്ന ഒരു സാഹചര്യം എത്തിച്ചേരും, പ്രായോഗികമായി ഇന്റർ അയോണിക് ആകർഷണത്തിന്റെയോ അല്ലെങ്കിൽ ഈ അയോണിന്റെ സ്വാധീനത്തിന്റെയോ യാതൊരു ഫലവുമില്ല, അതിനാൽ അയോണുകൾ സ്വതന്ത്രമായി നീങ്ങാൻ കഴിയും, അതിനാൽ അയോണുകൾക്ക് സ്വതന്ത്രമായി നീങ്ങാൻ കഴിയുമ്പോൾ, പരിഹാരത്തിന്റെ ചാലകതയിലേക്ക് അവയ്ക്ക് സ്വതന്ത്രമായി സംഭാവന ചെയ്യാൻ കഴിയും . സ്വതന്ത്രമാണ് ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത് ഇത് കോ അയോണിനെ ആശ്രയിക്കുന്നില്ല, കാരണം കോർഡിനേറ്റുകളും ഒന്നിൽ നിന്ന് വേർതിരിക്കപ്പെടുന്നു, അതായത് ഇതിൽ നിന്ന് ഈ അയോൺ അല്ലെങ്കിൽ ഈ അയോൺ ഒരുപാട് വേർതിരിക്കുന്നു എന്തുകൊണ്ടാണ് വ്യത്യാസം എന്നത് വ്യത്യാസമല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല, ഞാൻ ഇവിടെ ഉദ്ദേശിക്കുന്നത് kcl മൈനസ് എൻഎസ്എൽ കെവിആർ മൈനസ് നാ ഇവിടെ അവർ ഒരേ പ്രവണതയാണ് പിന്തുടരുന്നത്, അതിനാൽ അതിനെ ആഹ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനെ സ്വതന്ത്ര കുടിയേറ്റത്തിന്റെ തണുത്ത ഇടവേള എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അടിസ്ഥാനപരമായി നിങ്ങൾക്ക് എഴുതാം infinite dilution lambda m 0 kcl

എന്നത് lambda 0 mk plus lambda 0 m ക്ഷമിക്കണം cl മൈനസ് ശരിയാണ്, അതുപോലെ തന്നെ ഈ ആഹ് ഇലക്ട്രോലൈറ്റിന് ഒന്നിൽ കൂടുതൽ അയോണുകൾ ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനനുസരിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് കുറച്ച് സ്റ്റൈക്കോമെട്രിക് ഗുണകം ഉണ്ടായിരിക്കണം ഇവിടെ ഉൾപ്പെടുത്താം ശരി അതിനാൽ അതിനാൽ അടിസ്ഥാനപരമായി അനന്തമായ നേർപ്പിക്കൽ അവസ്ഥയിൽ ഓരോ അയോണും സംഭാവന ചെയ്യും, ഓരോ അയോണും പരിഹാരത്തിന്റെ മൊത്തം ചാലകതയിലേക്കുള്ള പരിഹാരത്തിന്റെ മൊത്തം ചാലകതയിലേക്ക് ഒരു നിശ്ചിത പരിധി വരെ സംഭാവന ചെയ്യും കൂടാതെ ചില സംഖ്യകൾ എഴുതട്ടെ വ്യത്യസ്ത അയോണുകൾക്കുള്ള ഈ സംഖ്യകളിൽ ചിലത് എന്റെ പക്കലുള്ള കുറച്ച് അയോണുകൾക്കായി ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നു, അതിനാൽ ലാംഡ 0 ഇത് സീമെൻസ് സെന്റീമീറ്റർ സ്ക്വയർ മോളിന്റെ വിപരീതമാണ്, കൂടാതെ ഇത് 349.6 ആണ്. ഏത് മൈനസിന് ഇത് 199.1 k ആണ്, ഇത് 73.5 cl ആണ്, ഇത് 76.3 ആണ് , അതിനാൽ വ്യത്യസ്ത അയോണുകൾക്ക് ഈ സംഭാവന വ്യത്യസ്തമാണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുന്നു, അതിനാൽ ഈ സ്വതന്ത്ര അയോൺ മൈഗ്രേഷൻ കാണുക, അതിനാൽ കണ്ടെത്തുന്നതിന് ഈ ആശയം പ്രയോഗിക്കേണ്ടതുണ്ട് ലാംഡ സീറോ ലാംഡയുടെ ചാലകത കണ്ടെത്തുന്നതിൽ ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത്, ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റുകൾക്ക് ഈ ലാംഡ എം പൂജ്യം, അതായത്, നിങ്ങൾക്ക് നേരിട്ട് അറിയാം, ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിന് ലാംഡ എം പൂജ്യം ഇതിൽ നിന്ന് കണ്ടെത്തുന്നത് അല്ല സാധ്യമായത് സാധ്യമല്ലെങ്കിലും ശക്തമായ ന്യൂക്ലിയർക്ക് അത് സാധ്യമാണെങ്കിലും പരോക്ഷമായി ഈ അയോണുകളുടെ വ്യക്തിഗത അയോണുകളുടെ ഈ ശരി സംഭാവനയുടെ സംഭാവന നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തേണ്ടതുണ്ട്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഇത് കണ്ടെത്താൻ കഴിയും ഈ ലാംഡ m0 അത്രയും ഇന്ന് ഞങ്ങൾ ഈ പ്രശ്നം ഏറ്റെടുക്കും, അതായത്, ആഹ് എങ്ങനെ കണ്ടെത്താം എന്നാണർത്ഥം , ഈ ലാംഡ എം സീറോ ഒരു ആഴ്ചയിലെ ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് എങ്ങനെ ഉപയോഗിക്കാമെന്നാണ് ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത് ചില പ്രധാനപ്പെട്ട അളവ് പ്രധാനപ്പെട്ട അളവ് കണ്ടെത്തുന്നതിൽ y ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോഡിന്റെ പ്രധാന സ്വഭാവത്തിന്റെ അളവ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇന്ന് പഠിച്ചത്, ഈ ചാലകതയിൽ നിന്നാണ് ഞങ്ങൾ ആരംഭിച്ചത്, ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ ഈ മെറ്റാലിക് കണ്ടക്ടറെക്കുറിച്ച് സംസാരിച്ചു, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് അടിസ്ഥാനപരമായി ഈ ഇൻസുലേറ്ററിനെ കുറിച്ച് അറിയാം, അർദ്ധചാലകത്തെക്കുറിച്ചുള്ള ചില ആശയങ്ങൾ ഞങ്ങൾ കുറച്ച് ഉദാഹരണം നൽകി, അതാണ്. തുടർന്ന് നമ്മൾ ഈ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് കണ്ടക്ടറിലേക്ക് പ്രവേശിച്ചു, കാരണം ഇലക്ട്രോകെമിസ്ട്രിയിൽ ഇത് ഇലക്ട്രോകെമിസ്ട്രിയിൽ പ്രസക്തമാണ്, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് കണ്ടക്ടറിലേക്ക് ഞങ്ങൾ പ്രവേശിച്ചു , ഈ ചാലകതയുടെ കാരണം ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തു, തുടർന്ന് ഞങ്ങൾ ഈ ആശയം ഉപയോഗിച്ചു. ഈ ചാലകതയും നിർദ്ദിഷ്ട ചാലകതയും നിങ്ങൾക്ക് എങ്ങനെ അറിയാം എന്നറിയാൻ ലളിതമായ കെമിസ്ട്രി ആശയം, ഇത് ഏകാഗ്രതയുടെ ഒരു ഫംഗ്ഷൻ എന്ന നിലയിൽ വ്യത്യാസപ്പെടും, അതിനാൽ മോളാർ ചാലകതയുടെ ഈ വ്യതിയാനം ഏകാഗ്രതയുടെ പ്രവർത്തനമായി മനസിലാക്കാൻ ഞങ്ങൾ ശ്രമിക്കുന്നു . ശക്തമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റും ഇലക്ട്രോ ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിന് ഇലക്ട്രോണിലൂടെ ഈ ആഹ് ലാംബ്ഡ എം നേരിട്ടുള്ള നിർണ്ണയവും ഈ ആഹ് ഗ്രാഫിക്കൽ ഇ എക്സ്ട്രാപോളേഷൻ സാധ്യമല്ല, അതിനാൽ ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റുകൾക്കായി ലാംഡ m 0 ന്റെ മൂല്യം നേടുന്നതിനുള്ള വഴിയെക്കുറിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന ചിലത് ഞങ്ങൾ കണ്ടെത്തേണ്ടതുണ്ട് , കൂടാതെ ദുർബലമായവയ്ക്കായി ഈ ലാംഡ m 0 അളവെടുപ്പ് എടുക്കുകയും ചെയ്യും. അടുത്ത ക്ലാസ്സിൽ ഇലക്ട്രോലൈറ്റ്

അങ്ങനെ അത് വരെ ഇന്നത്തെ ദിവസത്തിന് നന്ദി

Prutor@IITK