അടുത്തതായി, കോസ്മെറ്റിക് പ്രഷർ ഓസ്മോസിസ്, ഓസ്മോട്ടിക് പ്രഷർ എന്നിങ്ങനെയുള്ള വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഒരു വിഷയം ചർച്ച ചെയ്യാൻ പോകുകയാണ് , എന്താണ് ഈ ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദം എന്ന് മനസിലാക്കാൻ ശ്രമിക്കാം, ഈ ബീക്കറിൽ രണ്ട് വലുത് നമുക്ക് ശുദ്ധമായ ലായകവും മറ്റൊരു ബീക്കറും ഉണ്ട് എനിക്ക് ലായനി ലായനി ഉണ്ട്, ഇപ്പോൾ ഈ രണ്ട് ബീക്കറുകളും ഒരു ട്യൂബ് വഴി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, എന്നാൽ അതിനിടയിൽ സെമി പെർമിബിൾ മെംബ്രൺ സെമി പെർമെബിൾ മെംബ്രൺ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, എന്താണ് അർദ്ധ പെർമിബിൾ മെംബ്രൺ, ഇത് ചെറിയ ലായക തന്മാത്രയെ കടന്നുപോകാൻ അനുവദിക്കും, പക്ഷേ ഇത് ഒരു ലായനിയെ അനുവദിക്കില്ല. തന്മാത്ര കടന്നുപോകണം, അതിനാൽ ഇവിടെ നമുക്ക് ശുദ്ധമായ ലായകമുണ്ട്, ഇവിടെ നമുക്ക് ഒരു പരിഹാരമുണ്ട്, അതിനാൽ ഈ വശത്ത് നമുക്ക് കുറച്ച് ലായനി തന്മാത്രകളുണ്ട്, അതിനാൽ അത് കടന്നുപോകില്ല, അതിനാൽ ഇവിടെ ഇത് എല്ലായ്പ്പോഴും ശുദ്ധമായ ലായകമായി തുടരും . പെർമിബിൾ മെംബ്രൺ , അപ്പോൾ നമുക്ക് ഉദയം കാണാം, ഈ വശത്ത് നിന്ന് ഇങ്ങോട്ട് കടന്നുപോകുന്ന കുറച്ച് ah ലായക തന്മാത്രകൾ ഉണ്ടാകും, തുടർന്ന് thi യുടെ വശം താഴേക്ക് പോകും, ഈ ത്രെഡ് ഉയരും, ഉയരത്തിലെ ഈ മാറ്റം സമ്മർദ്ദവുമായി നേരിട്ട് ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കാം, അതിനെ ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദം ശരി എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇത് വീണ്ടും എനിക്ക് ഇവിടെ ഒരു മർദ്ദം പ്രയോഗിക്കാം, അതായത് ഉയരം ആശങ്കാജനകമാകും. ഇരുവശത്തും മർദ്ദം ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദത്തിന് തുല്യമായിരിക്കണം, ഈ ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദം പരീക്ഷണാത്മകമായി പരിശോധിച്ചു, ഇത് ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദത്തിന് തുല്യമാണ്, ഇത് സാന്ദ്രതയ്ക്ക് തുല്യമാണ്, ഇത് മോളാരിറ്റി ഗ്യാസ് സ്ഥിരാങ്കം താപനിലയാൽ ഗുണിച്ചാൽ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട അളവാണ് ഇത് കൃത്യമായി ഉപയോഗിക്കുന്നു റിവേഴ്സ് ഓസ്മോസിസ് വഴി ശുദ്ധമായ വയർ വെള്ളം ലഭിക്കാൻ, അതായത് ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദത്തേക്കാൾ കൂടുതൽ മർദ്ദം പ്രയോഗിച്ചാൽ, എനിക്ക് അയയ്ക്കാൻ കഴിയും , അർദ്ധ പെർമിബിൾ മെംബ്രണിലൂടെ പോകുന്ന ലായകത്തെ മറ്റൊരു വശത്തേക്ക് മാറ്റാം, ഈ വശത്ത് ശുദ്ധമായ ലായകമായ കുടിവെള്ളം മാത്രമേ ഉണ്ടാകൂ. ശരിയാണ്, പക്ഷേ ഇതിന് വളരെയധികം സാങ്കേതിക പ്രാധാന്യമുണ്ട് . ഓയിലിംഗ് പോയിന്റ് ഡെൽറ്റ ആകാൻ പോകുന്നു, അത് kb m ആയിരിക്കും, ആ kb ഏകദേശം 0.5 ആണ്, അതിനാൽ ഡെൽറ്റ t ഏകദേശം 0.05 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് ആയിരിക്കും തിളയ്ക്കുന്ന ആ പോയിന്റിൽ വളരെ ചെറിയ മാറ്റം, പക്ഷേ ഇതിനെക്കുറിച്ച് നമുക്ക് നോക്കാം ശരി എനിക്ക് ഇതിൽ ഊഹിക്കാം ഇത് വളരെ നേർപ്പിച്ച ലായനിയാണ്, അതിനാൽ 0.1 മോളാർ 0.1 മോളാറിന് ഏകദേശം തുല്യമാണ്, മോളാലിറ്റിയുടെ നിർവചനം നോക്കാം മോളാരിറ്റി മോളാരിറ്റി എന്നത് ലായകത്തിന്റെ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാണ് ലായനിയുടെ മോളുകളെ മോളാരിറ്റി മോളാരിറ്റി എന്താണ് ലായനിയുടെ അളവ് കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ. നമ്മൾ ഒരു ലിറ്റർ ലായനി അനുമാനിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഒരു നേർപ്പിച്ച ലായനിയിൽ ഒരു കി.ഗ്രാം കൂടുതലോ കുറവോ ഉണ്ടെന്ന് കരുതുന്നു,

അങ്ങനെയെങ്കിൽ, മോളാലിറ്റിയും മോളാരിറ്റിയും ഇപ്പോൾ ഒരുപോലെ ആയിരിക്കും, അതിനാൽ മുറിയിലെ താപനിലയിൽ 0.1 മോളാർ ഏകദേശം 0.1 ആയിരിക്കും. മോളാൽ ഏകദേശം 0.1 മോളാർ ആയിരിക്കും , അതിനാൽ 0.1 മോളൽ ലായനി ഡെൽറ്റയ്ക്ക് ചുട്ടുതിളക്കുന്ന താപനിലയിലെ മാറ്റം 0.052 ആണ്, എന്നാൽ ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദത്തിന്റെ കാര്യത്തിൽ നമുക്ക് ഇത് കണക്കാക്കാം, അതിനാൽ 0.1 മോളാർ ലായനിക്ക് ഇത് 0.1 ഗുണിക്കും. ഊഷ്മാവ് ഏകദേശം 0 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് ആണെന്ന് കരുതുക, അതിനാൽ ഈ RT 22.4 ലിറ്റർ എടിഎം ആണ്, അതിനാൽ എനിക്ക് 2.2 atm മർദ്ദം ലഭിക്കും, അത് എളുപ്പത്തിൽ അളക്കാൻ കഴിയും, ഇത് അന്തരീക്ഷം ചെലുത്തുന്ന സമ്മർദ്ദത്തിന്റെ ഇരട്ടിയേക്കാൾ കൂടുതലാണ്. ഒരു പോയിന്റ് പൂജ്യം അഞ്ച് നാല് പോയിന്റ് വൺ മോളാണ്, ഇത് 2.2 എടിഎം ആണ്, അതിനാൽ ഈ അളവ് ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദം വളരെ പ്രധാനമാണ്, തന്മാത്രകൾ വളരെ വലുതായ ഒരു ബയോളജിക്കൽ സിസ്റ്റത്തിൽ ആയുടെ സാന്ദ്രത അല്ലെങ്കിൽ തന്മാത്രാ ഭാരം കണക്കാക്കാൻ ശ്രമിക്കുമ്പോൾ ഈ ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദം വളരെ പ്രധാനമാണ് . വളരെ വലിയ ഭാരം എന്നാൽ ഏകാഗ്രത വളരെ ചെറുതാണ്, കാരണം മോളുകൾക്ക് ആയിരക്കണക്കിന് ഗ്രാം ഭാരം ഉണ്ടായിരിക്കാം, അതിനാൽ സാന്ദ്രത വളരെ ചെറുതായിരിക്കുമ്പോൾ സാന്ദ്രത കുറയുന്നത് ഒരു മില്ലിമോൾ പോലെയാണ്, ഒന്ന് ചെറുതാണെങ്കിൽ നമ്മൾ ഡെൽറ്റ ആയിരിക്കും. നിസ്സാരമാണ്, പക്ഷേ നമുക്ക് ഇപ്പോഴും ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദത്തിൽ ശ്രദ്ധേയമായ മാറ്റം ലഭിക്കും , ഇത് ഏകാഗ്രത കണക്കാക്കാൻ വളരെ ഉപയോഗപ്രദമാകും അല്ലെങ്കിൽ നമുക്ക് ഏകാഗ്രത അറിയാമെങ്കിൽ ഈ ജീവശാസ്ത്രത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം ഐക്കൽ പ്രോട്ടീനുകളും അതുപോലുള്ള കാര്യങ്ങളും ശരി, നമുക്ക് ഒരു ഉദാഹരണം ചെയ്യാം , ഒരു പ്രോട്ടീന്റെ ജലീയ ലായനിയുടെ 200 സെന്റീമീറ്റർ ക്യൂബിൽ 1.2 6 ഗ്രാം പ്രോട്ടീൻ അടങ്ങിയിട്ടുണ്ട് , 300 കെൽവിനിലെ അത്തരം ലായനിയുടെ ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദം 2.57 ൽ 10 പവർ 3 ബാറിൽ കാണപ്പെടുന്നു. പ്രോട്ടീന്റെ മോളാർ പിണ്ഡം കണക്കാക്കുക, ഒരു ജലീയ ലായനിയുടെ 200 സെന്റീമീറ്റർ ക്യൂബ് 200 സെന്റീമീറ്റർ ക്യൂബ് 200 സെന്റീമീറ്റർ ക്യൂബ്, അതായത് 0.2 ലിറ്റർ 1.26 ഗ്രാം പിണ്ഡം അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ലായനിയിൽ 1.26 ഗ്രാം പ്രോട്ടീന്റെ ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദം. 300 കെൽവിൻ 2.57 ആയി 10 പവർ മൈനസ് 3 ബാർ ആണെന്ന് കണ്ടെത്തി പ്രോട്ടീന്റെ മോളാർ പിണ്ഡം കണക്കാക്കുക ശരി, അതിനാൽ നമുക്ക് പൈ നൽകിയിരിക്കുന്നു, ഇത് കൃത്യമായി ഇവിടെയുണ്ട് c ഒരു കോൺസൺട്രേഷൻ ശരിയാണ് ഇവിടെയുള്ള ഏകാഗ്രത ഒരു മോളാർ കോൺസൺട്രേഷൻ ആണ്, അതിനാൽ ഇത് മോളുകളായി നിർവചിക്കപ്പെടുന്നു. ലായനിയെ ലായനിയുടെ അളവ് കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ , ഏകാഗ്രത വളരെ കുറവായിരിക്കുമെന്നതിനാൽ ലായനിയുടെ അളവ് ലായനിയുടെ അളവിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ഈ അളവ് 0.2 മോളക് ലഭിക്കും. അജ്ഞാത അളവായ ലായനിയുടെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ച 1.26 ഗ്രാം ലായനിയുടെ ഭാരമാണ് ular ഭാരം n2, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഈ വിവരങ്ങളെല്ലാം പ്ലഗ് ഇൻ ചെയ്ത് 0.2 ആയി 1.26 w 2 ലഭിക്കുന്നു, അത് ശരിയായ യൂണിറ്റിലെ r ന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ എനിക്ക് ആവശ്യമാണ് ഇത് ഒരു ബാർ യൂണിറ്റിൽ, അത് 0.083 083 ലിറ്റർ ബാർ ഒരു മോളിന് 300 കെൽവിൻ താപനിലയിലേക്ക് മാറും, അതിനാൽ അജ്ഞാതം w2 ആണ്, അതിനാൽ ഞാൻ അത് വീണ്ടും എഴുതട്ടെ, അതിനാൽ w 2 1.26

ആയി 0.083 ആയി 300 ആയി 0.2 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 2.57 ആയി 10 പവർ മൈനസ് 3 , അതിനാൽ ഞാൻ ഈ വിവരങ്ങളെല്ലാം പ്ലഗ് ചെയ്താൽ എനിക്ക് w2 അറുപതിനായിരം പൂജ്യം രണ്ട് രണ്ട് ഗ്രാം ഒരു മോളിന് ലഭിക്കും , അതിനാൽ ഇതൊരു വലിയ പ്രോട്ടീൻ തന്മാത്രയാണ്, ഇപ്പോൾ ഇത് ഒരു വ്യായാമമായി ഞാൻ ഉപേക്ഷിക്കും . കാഴ്ചക്കാർക്ക്, അതേ പരിഹാരത്തിനായി ഞാൻ ആഹ് ചോദിക്കുകയാണെങ്കിൽ , ഫ്രീസിംഗ് പോയിന്റിലെയും തിളപ്പിക്കുന്നതിലെയും മാറ്റം വളരെ നിസ്സാരമായിരിക്കും, ഞങ്ങൾക്ക് അത് ചെയ്യാൻ കഴിയില്ല, പരീക്ഷണാത്മകമായി അളക്കാൻ കഴിയും, ശരി നമുക്ക് 300 -ൽ മറ്റൊരു പ്രശ്നം ചെയ്യാം കെൽവിൻ ഒരു ലിറ്റർ ലായനിയിൽ 30 ഗ്രാം ഗ്ലൂക്കോസ് അടങ്ങിയിട്ടുണ്ട് 1 4.98 ബാറിന്റെ ഓസ്മാറ്റിക് മർദ്ദം ലായനിയുടെ ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദം അതേ ഊഷ്മാവിൽ 1.52 ബാർ ആണെങ്കിൽ അതിന്റെ സാന്ദ്രത 300 കെൽവിനിൽ എത്രയായിരിക്കും, അതിനാൽ താപനില ആസ്ത്മാറ്റിക് മർദ്ദത്തിന് 300 കെൽവിൻ 36 ഗ്രാം ഗ്ലൂക്കോസിന്റെ താപനില പ്രധാനമാണ്. ലായനി 1 ലിറ്ററിൽ 36 ഗ്രാം ആണ്, അതിനാൽ വോളിയം 1 ലിറ്ററിന് 4.98 ബാർ ഓട്ടോമാറ്റിക് മർദ്ദം ഉണ്ട് , ലായനിയുടെ ഓസ്മോട്ടിക് മർദ്ദം 1.52 ബാർ ആണെങ്കിൽ അതിന്റെ സാന്ദ്രത എത്രയാണ്, അതിനാൽ ഈ സമവാക്യത്തിൽ pi എന്നത് crt ന് തുല്യമാണ് അതിനാൽ നാല് പോയിന്റ് ഒമ്പത് ബാർ c ന് തുല്യമാണ്, ഗ്ലൂക്കോസിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ച 36 ഗ്രാം ആണ്, അത് c 6 c6h12o6 ആണ്, അതിനാൽ 72 പ്ലസ് 12 പ്ലസ് 96

അങ്ങനെ 6 10 a 180 1 ലിറ്റർ RT RT ഇപ്പോൾ ചോദിക്കുന്നത് 1.52 ബാർ ഓസ്മാറ്റിക് മർദ്ദമാണോ, അപ്പോൾ കോൺസൺട്രേഷൻ എന്താണ് ശരിയെന്ന് തോന്നുന്നു ഈ വിവരത്തിന് മൂല്യം ആവശ്യമില്ല, അതിനാൽ c 1.52 കൊണ്ട് 0.083 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 300 കെൽവിനാക്കി , ഉത്തരം പോയിന്റ് പൂജ്യം എട്ട് മൂന്ന് കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ മുന്നൂറ് പോയിന്റ് പൂജ്യം ആറ് പോയിന്റ് പൂജ്യം ആറ് ഒന്ന് മോളാർ ശരി ഡിസ്ക് അനുവദിക്കുന്നു uss now ഓ അസാധാരണമായ മോളാർ പിണ്ഡം ശരിയാണ്, അതിനാൽ കൊളിഗേറ്റീവ് പ്രോപ്പർട്ടികൾ ഉപയോഗിച്ച് നമുക്ക് ആ മോളാർ പിണ്ഡം കണക്കാക്കാം , ഉദാഹരണത്തിന്, ഈ സമവാക്യം ഉപയോഗിച്ച് തിളപ്പിക്കുന്നതിന്റെ ഡെൽറ്റാ ടി ഉപയോഗിച്ച് ഞങ്ങൾ ലായകത്തിന്റെ മോളാർ പിണ്ഡം കണക്കാക്കുന്നു , പക്ഷേ ഞങ്ങൾ സംസാരിക്കുന്നത് അയോണിക് അല്ലാത്ത ലായകത്തെക്കുറിച്ചാണ് അയോണിക് ലായനി ലായനിയിൽ പോയാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും, അത് ഡൈമറൈസ് ചെയ്യപ്പെടുകയോ അല്ലെങ്കിൽ വിഘടിപ്പിക്കുകയോ ചെയ്യാം, ഉദാഹരണത്തിന് ഞാൻ nscl എടുത്താൽ അത് വെള്ളത്തിൽ ഇട്ടാൽ na പ്ലസ് അഭ്യർത്ഥന കൂടാതെ cl മൈനസ് x ആയി വേർപെടുത്താൻ പോകുന്നു , ഞാൻ ആരംഭിക്കാൻ പോയിന്റ് മോളൽ ലായനി എടുത്താൽ വെള്ളത്തിൽ വിപരീതമായി, ഇത് വളരെ ശക്തമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റായതിനാൽ, ഇത് പൂർണ്ണമായും വേർപെടുത്താൻ പോകുകയാണ് , ഞങ്ങൾക്ക് 0.1 മോളലും പ്ലസ്, 0.1 മോളൽ cl മൈനസും ലഭിക്കാൻ പോകുന്നു, ഒന്നും അവശേഷിക്കില്ല, അതിനാൽ അനുമാനം വളരെ നല്ലതാണ് ശരി, കൊളിഗേറ്റീവ് പ്രോപ്പർട്ടി നിങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കുന്ന ലായനിയെ ആശ്രയിക്കുന്നില്ലെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, അത് ഓരോന്നിന്റെയും ഏകാഗ്രതയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഗുണപരമായ പ്രോപ്പ് കണക്കാക്കാൻ കൂട്ടിച്ചേർക്കുന്നു. erties ഇപ്പോൾ നമുക്ക് പൂജ്യം പോയിന്റ് വൺ മോളാർ ഉണ്ട് , പൂജ്യം പോയിന്റ് ഒന്ന് മോളാർ cl മൈനസ് പ്രയോഗിച്ചു, ഈ സമവാക്യത്തിലേക്ക് പോകാൻ പോകുന്ന മൊത്തം ഏകാഗ്രത 0.2 മോളാർ ആയിരിക്കും, ഉദാഹരണത്തിന് അത് 50 ശതമാനം മാത്രം വേർപെടുത്തിയാൽ, അത് വേർപെടുത്താൻ പോകുന്നില്ലെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം. കൂടുതൽ പിരിച്ചുവിടാൻ പോകുന്നു, പക്ഷേ അത് അമ്പത് ശതമാനം മാത്രമേ വിഘടിപ്പിക്കാൻ പോകുന്നുള്ളൂ എന്ന് നമുക്ക് അനുമാനിക്കാം, അപ്പോൾ സീറോ പോയിന്റിൽ ഒരു മോൾ nacl-ൽ അവശേഷിക്കുന്നത് പൂജ്യം പോയിന്റ് പൂജ്യം അഞ്ച് മോളാർ nscl ആണ്, ബാക്കിയുള്ളത് na പ്ലസ് ആയും cl മൈനസ് 0.05 ഉം 0.05 ഉം ആയി പരിവർത്തനം ചെയ്യും അതിനാൽ ഈ സമവാക്യത്തിലേക്ക് പ്രവേശിക്കാൻ പോകുന്ന മൊത്തം കോൺസൺട്രേഷൻ മോളാരിറ്റി നിങ്ങൾ ഈ മൂന്ന് വ്യക്തിഗത അളവുകൾ ചേർക്കുന്നതാണ്, അതിനാൽ ലായനിയിൽ ഇനിഷ്യലിൽ ഏതെങ്കിലും പ്ലസ് ഉണ്ട് cl മൈനസ് ഉണ്ട് അതിനാൽ ഈ സമവാക്യത്തിന് നിങ്ങൾ എന്താണ് ഉള്ളത് എന്നത് പ്രശ്നമല്ല നിലവിലുള്ള എല്ലാ ലായനികളുടെയും ഏകാഗ്രത വേണം, അതിനാൽ ആകെ ഏകാഗ്രത ഇപ്പോൾ 0.1 മോളല്ല, 0.15 മോളായിരിക്കും , ഉദാഹരണത്തിന്, ഡിസോസിയേഷന്റെ അളവ് നിർവചിക്കാൻ കഴിയുമെങ്കിൽ, ഉദാഹരണത്തിന്, ഡിസോസിയേഷന്റെ അളവ് അൽ ആണെങ്കിൽ. pha അപ്പോൾ 0.1 മുതൽ 1 മൈനസ് ആൽഫ വരെ ലായനിയിൽ നിലനിൽക്കും, ബാക്കിയുള്ളത് ഈ na plus ആയും cl മൈനസ് i ആയും പരിവർത്തനം ചെയ്യും , അത് 0.1 ആൽഫയും 0.1 l ഉം ആയിരിക്കും, അതിനാൽ മൊത്തം ഏകാഗ്രത ഈ മൂന്ന് അളവുകളും കൂട്ടിച്ചേർക്കും . ഇതിലേക്ക് പോയി, എനിക്ക് കെബി അറിയാമെങ്കിൽ ഡെൽറ്റ ടി അറിയാമെങ്കിൽ, ആരംഭിക്കാൻ ഞാൻ എത്ര nacl ചേർത്തുവെന്ന് എനിക്കറിയാമെങ്കിൽ, എനിക്ക് ഡിസോസിയേഷന്റെ അളവ് കണക്കാക്കാം, അത് ഡിസോസിയേഷൻ മാത്രമല്ല, ചിലപ്പോൾ നമുക്ക് വ്യാസം ഉണ്ടാക്കാം. എന്റെ വ്യാസത്തിൽ ലായനിയിൽ ഇടുന്ന സംയുക്തം അത് പോളിമറൈസ് ചെയ്യാവുന്ന പോളിമറൈസ് ചെയ്തേക്കാം ,

അങ്ങനെയെങ്കിൽ ഞാൻ n ന്റെ സാന്ദ്രതയിലും പോളിമറൈസേഷന്റെ ഡിഗ്രി ആൽഫയിലും ആരംഭിക്കുകയാണെങ്കിൽ, അവശേഷിക്കുന്നത് n വൺ മൈനസ് ആൽഫയാണ്, നമുക്ക് എത്രയാണ് 2 ലഭിക്കാൻ പോകുന്നത് അതിനാൽ n മോളുകളിൽ നിന്ന് n ആൽഫ മോളുകൾ 2 ആയി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുകയും 2 ന്റെ 2 മോളുകൾ കൊണ്ട് n ആൽഫ ഉണ്ടാകുകയും ചെയ്യുന്നു. അതിനാൽ മൊത്തം ഏകാഗ്രത കണക്കാക്കുമ്പോൾ, കണക്കുകൂട്ടലിലേക്ക് പോകുന്ന മോളുകളുടെ അളവ് ഇതും ഇതുമാണ്. ഈ സാഹചര്യത്തിൽ conce ഉദാഹരണത്തിന്, ഇപ്പോൾ എനിക്ക് ഒരു പൊതു ആഹ് സംയുക്തമുണ്ടെങ്കിൽ, ഒരു am bn എന്ന് പറയട്ടെ , ഡിസോസിയേഷന്റെ c ഡിഗ്രി ഒരു മൈനസ് ആൽഫ സോറി ഡിസോസിയേഷൻ ആൽഫയുടെ ഡിഗ്രിയാണ്, അപ്പോൾ ലായനിയിൽ ശേഷിക്കുന്ന ഈ സംയുക്തം ഇത്രയും ആണ്, നമ്മൾ ആ അയോണിന്റെ സാന്ദ്രത c alpha m ഉം b ion ന്റെ സാന്ദ്രത c alpha ah n ഉം ആയിരിക്കുമെന്ന് ഒരു അയോൺ ലഭിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ മൊത്തം ഏകാഗ്രത ഇതും ഇതും

ഇതും ഇതും കൂടി ആയിരിക്കും നമുക്ക് കുറച്ച് വ്യായാമം ചെയ്യാം ഈ ആശയം മനസിലാക്കാൻ ഇതാണ് ഉദാഹരണം 2.12 ഞാൻ വായിക്കട്ടെ 2 ഗ്രാം ബെൻസോയിക് ആസിഡ് 25 ഗ്രാം ബെൻസീനിൽ ലയിക്കുന്നു, അതിനാൽ ബെൻസീനിന്റെ 1.62 കെൽവിൻ മോളാർ ഡിപ്രെഷൻ സ്ഥിരാങ്കത്തിന് തുല്യമായ ഒരു വിഷാദവും മരവിപ്പിക്കുന്ന പോയിന്റും ഒരു മോളിന് 4.9 കെൽവിൻ കിലോഗ്രാം ആണ്. ലായനിയിൽ ഡൈമർ രൂപപ്പെട്ടാൽ ആസിഡിന്റെ ശതമാനം സംയോജനം ശരിയാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് 2 ഗ്രാം ബെൻസോയിക് ആസിഡ് നൽകുന്നു, അതിനാൽ ലായനിയുടെ ഭാരം 2 ഗ്രാം ബെൻസോയിക് ആസിഡാണ്, ഇത് 25 ഗ്രാം ബെൻസീനിൽ ലയിപ്പിച്ച c6h5 കൂഹാണ്, അതിനാൽ അത് ലായകമാണ്, അങ്ങനെ അത് ഡി 25 ഗ്രാം ബെൻസീൻ ലയിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഫ്രീസിങ് പോയിന്റിലെ ഡിപ്രഷൻ 1.62 കെൽവിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ഡെൽറ്റ ടി 1.62 കെൽപ്പ് മോളാർ ഡിപ്രഷൻ സ്ഥിരാങ്കം ബെൻസീനാണ്, kf ഒരു മോളിന് 4.9 കെൽവിൻ കിലോഗ്രാം ആണ്, വ്യാസമുള്ള ലായനി രൂപപ്പെട്ടാൽ ആസിഡിന്റെ വിഘടനത്തിന്റെ ശതമാനം എത്രയാണ്. ലായനിയിലെ ബെൻസോയിക് ആസിഡ് എനിക്ക് അതിന്റെ രണ്ട് പ്രാവശ്യം c6h5cooh തരാൻ പോകുന്നു, അതെല്ലാം നശിച്ച അരി ആകാൻ പോകുന്നില്ല, എത്ര ശതമാനം ഉണ്ടാകും എന്ന് ചോദിക്കുന്നു അല്ലെങ്കിൽ ശതമാനം കൂട്ടുകെട്ട് ശരിയാണ്, അതിനാൽ ശതമാനം ശരിയാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് പരിചിതമായതിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കാം സമവാക്യം അതിനാൽ ഡെൽറ്റ ടി തുല്യമാണ്, ഇത് ഫ്രീസിങ്ങ് പോയിന്റിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ഇത് kfmkf ആണ്, ഇവിടെയാണ് kfmkf നൽകിയിരിക്കുന്നത്, നിലവിലുള്ള എല്ലാ സ്പീഷിസുകളുടെയും മൊളാലിറ്റി ആവശ്യമാണ്, നിലവിലുള്ള ഇനം c6h5coh ഉം അതിന്റെ ഡൈമർ benzaic ആസിഡും അതിന്റെ ഡൈമറും ആണ് . മോളാലിറ്റി കണക്കാക്കാൻ 2 ഗ്രാമിൽ തുടങ്ങി, ഈ 2 ഗ്രാം ബെൻസോയിക് ആസിഡിന്റെ മോളുകളായി പരിവർത്തനം ചെയ്യണം, അതിനാൽ നമുക്ക് തന്മാത്രാ ഭാരം ആവശ്യമാണ്, അതിനാൽ തന്മാത്രാ ഭാരം ഒരു കാർബൺ ആകും, അതായത് 84 690 പ്ലസ് 32 ഇരുപത്തിരണ്ട് അതിനാൽ നമുക്ക് ബെൻസീൻ ആസിഡിന്റെ മോളുകൾ രണ്ട് ഡിവൈഡറുകളായി ഒന്ന് ഇരുപത്തിരണ്ട് ആയി ലഭിക്കുന്നു , തുടർന്ന് നമുക്ക് കുറച്ച് ഡയഗണലൈസേഷൻ ഉണ്ടാകാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഡയഗണലൈസേഷൻ ഡയഗണലൈസേഷന്റെ അളവ് ആൽഫ ആണെന്ന് പറയാം അതിനാൽ നമുക്ക് 1 മൈനസ് ആൽഫ ലഭിക്കും , ഞങ്ങൾ പോകുന്നു ഈ വ്യാസം 2 ബൈ 122 ആൽഫ ലഭിക്കാൻ, ധാരാളം ബെൻസോയിക് ആസിഡ് വ്യാസമുള്ളതും വ്യാസം മൂലമുള്ള സാന്ദ്രതയുടെ സാന്ദ്രത അതിന്റെ പകുതിയായിരിക്കും, അതിനാൽ മൊത്തം ഏകാഗ്രത ഇതായിരിക്കും, ഇത് ശരിയാകും, ക്ഷമിക്കണം, ഞങ്ങൾക്ക് ഇനിയും ആവശ്യമാണ് ലായനിയിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ബെൻസോയിക് ആസിഡിന്റെ മോളുകളുടെ എണ്ണം ഇതായിരിക്കുമെന്ന ആശങ്ക കണക്കാക്കുക, ലായനിയിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന വ്യാസമുള്ള മോളുകൾ ഇതായിരിക്കും, അതിനാൽ നമുക്ക് ലായകത്തിന്റെ ഭാരം നൽകുന്നു, അതിനാൽ മോളാലിറ്റി ആ രണ്ടിന്റെയും മൊളാലിറ്റിയാണ് സ്പീഷീസ് രണ്ടും ലായനി കൂട്ടിച്ചേർക്കപ്പെടാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് 2 നെ 1 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 22 ഒന്ന് പ്ലസ് വൺ മൈനസ് ആൽഫയും ആൽഫയും രണ്ടായി ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഇത് മോളുകളെ ഇരുപത്തിയഞ്ച് ഗ്രാം കൊണ്ട് ഹരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് കിലോയിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യേണ്ടതുണ്ട്. w ഗുണിക്കുക അതും സീറോ പോയിന്റ് സീറോ പോയിന്റ് ആറ് ഒന്ന് മൈനസ് ആൽഫ ബൈ ടു, അത് മോളാരിറ്റി ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ആൽഫ കണക്കാക്കാനും 100 കൊണ്ട് ഗുണിക്കാനും ആവശ്യമായ എല്ലാ വിവരങ്ങളും ഇപ്പോൾ നമ്മുടെ പക്കലുണ്ട്, അത് എനിക്ക് ah ശതമാനം അസോസിയേഷൻ നൽകും, അതിനാൽ ഡെൽറ്റ tf 1.62 കെൽവിൻ തുല്യമായ 4.9 ലേക്ക് 0.661 മൈനസ് ആൽഫ 2. അതിനാൽ നമുക്ക് 1 മൈനസ് ആൽഫ 2 ലഭിക്കും, 1.62 4.9 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 0.66 0.500 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ആൽഫ രണ്ട് പോയിന്റ് അഞ്ച് പൂജ്യം പൂജ്യം ആകും അങ്ങനെ ആൽഫ ഒന്നാകും. അതിനാൽ ഇത് ഏതാണ്ട് നൂറു ശതമാനവും അസ്സോസിയേഷൻ ആണ് അതിനാൽ പ്രായോഗികമായി ഒന്നും അവശേഷിക്കില്ല, ഞാൻ ബെൻസീനിൽ ബാൻജോയിക് ആസിഡ് ഇട്ടാൽ എല്ലാം വജ്രമായി മാറും ശരി നമുക്ക് മറ്റൊരു പ്രശ്നം ചെയ്യാം അടുത്ത വ്യായാമം ശരി ഞാൻ അത് 0.6 മീറ്റർ അസറ്റിക് ആസിഡ് വായിക്കട്ടെ ഒരു മീറ്ററിന് 1.06 ഗ്രാം സാന്ദ്രത ഉള്ളത് ഒരു ലിറ്റർ വെള്ളത്തിൽ ലയിച്ചിരിക്കുന്നു, 0.0205 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിന്റെ ഈ ശക്തിയുടെ ശീതീകരണ പോയിന്റിലെ വിഷാദം നിരീക്ഷിച്ചു വോൾട്ട ഘടകവും s ന്റെ ഡിസോസിയേഷൻ സ്ഥിരാങ്കവും കണക്കാക്കുക ശരിയാണ് ഞാൻ ആദ്യം നിർവചിക്കാം ഒരു പ്രധാന ഘടകം എന്താണ്, അതിനാൽ ലായനിയിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന സ്പീഷിസുകളുടെ ഏകാഗ്രതയാണ് ഒരു പ്രധാന ഘടകം, ഞാൻ അതിനെ പരീക്ഷണാത്മക ഏകാഗ്രത എന്ന് വിളിക്കട്ടെ, സൈദ്ധാന്തിക ഏകാഗ്രതയാൽ വിഭജിക്കുന്നതിനെ സൈദ്ധാന്തിക ഏകാഗ്രത എന്ന് വിളിക്കാം, ഓ ഞാൻ കണക്കാക്കുന്ന ഏകാഗ്രതയാണിത് . ലായനിയിൽ ഏതെങ്കിലും ഡിസോസിയേഷൻ അല്ലെങ്കിൽ പോളിമറൈസേഷൻ സംഭവിക്കുന്നു , അതിനാൽ ഏകാഗ്രത സൈദ്ധാന്തികമായ ഏകാഗ്രത ശരിയാണ്, ഈ ഏകാഗ്രത ഒരു മോലാലിറ്റിയിലാകാം, അത് ആയിലും മോളാരിറ്റിയിലും ആകാം, അതിനാൽ ഞാൻ കണക്കാക്കാൻ ശ്രമിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഓട്ടോമാറ്റിക് പ്രഷർ പൈ തുല്യമാണെന്ന് പറയുക crt അതിനാൽ ഞാൻ c ഒരു സൈദ്ധാന്തികമായി മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുകയാണെങ്കിൽ, pi എന്നത് കണക്കാക്കിയ ഒന്നിലേക്ക് പോകുന്നു, കൂടാതെ ഞാൻ പരീക്ഷണാത്മകമായി c പകരം വയ്ക്കുകയാണെങ്കിൽ, ലായനിയിലെ യഥാർത്ഥ സാന്ദ്രത പരീക്ഷണാത്മകമായിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി പോകുന്നുവെന്ന് കാണാൻ കഴിയും. പൈ ലംബമായി പൈ പരീക്ഷണം നടത്തുക അല്ലെങ്കിൽ ഞാൻ കണക്കാക്കുകയാണെങ്കിൽ ഫ്രീസിംഗ് പോയിന്റ് ഡിപ്രഷൻ അല്ലെങ്കിൽ ബോയിലിംഗ് പോയിന്റ് ആഹ് എന്ന് പറയാം, ഡെൽറ്റ ടി എജി ആണ് ain kb by m ഇതൊരു മോളാരിറ്റിയാണ്, അതിനാൽ ഞാൻ സൈദ്ധാന്തിക ഏകാഗ്രത മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഞാൻ ഉപയോഗിക്കുന്നതോ പരീക്ഷണാത്മകമോ ആയ ഏകാഗ്രതയോ അല്ലെങ്കിൽ പരീക്ഷണാത്മകമായ മാറ്റമോ ഉപയോഗിച്ച് ഡെൽറ്റ ടി കണക്കാക്കുന്നത് എന്താണെന്ന് എനിക്ക് ലഭിക്കും. ലായനിയിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ah ഘടകത്തിന്റെ മോളാരിറ്റി ഉപയോഗിച്ച് താപനില ah ആയിരിക്കും, അതിനാൽ നമുക്ക് വീണ്ടും kb kb ന്

ഡെൽറ്റ ടിക്ക് തുല്യമായ ah കോൺസൺട്രേഷൻ മാറ്റിസ്ഥാപിക്കാം , രണ്ട് വഴികളിലും റദ്ദാക്കപ്പെടും, വീണ്ടും എനിക്ക് ഡെൽറ്റ ടി പരീക്ഷണാത്മകവും ഡെൽറ്റ ടി കണക്കാക്കിയതോ സൈദ്ധാന്തികമോ ലഭിക്കും. ഒരു ടൗ ഘടകം കേവലം പരീക്ഷണാത്മക ഗുണപരമായ ഗുണങ്ങൾ പരീക്ഷണാത്മക ഗുണപരമായ ഗുണങ്ങളെ കണക്കാക്കിയ കണക്കാക്കിയ കണക്കുകൂട്ടിയ കൊളിഗേറ്റീവ് പ്രോപ്പർട്ടികൾ കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ

അങ്ങനെയാണ് ഒരു ടോപ്പ് ഫാക്ടർ നിർവചിക്കുന്നത് , ഉദാഹരണത്തിന് nacl പൂർണ്ണമായി വേർപെടുത്താൻ പോകുകയാണെങ്കിൽ, ഒരു nacl എനിക്ക് രണ്ട് തരും. ഓ സ്പീഷീസ് വൺ നാ പ്ലസ്, മറ്റൊരു സിഎൽ മൈനസ്, അതിനാൽ എന്റെ പരീക്ഷണാത്മക ഏകാഗ്രത സൈദ്ധാന്തിക ഏകാഗ്രതയുടെ ഇരട്ടിയായിരിക്കും, അതിനാൽ കേസിൽ ഒരു പ്രധാന ഘടകം പൂർണ്ണമായും വേർപെടുത്താൻ പോകുകയാണെങ്കിൽ nscl രണ്ട് ആകും, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ശ്രമിക്കാൻ പോകുന്ന പ്രശ്നം ഒരു പ്രധാന ഘടകം ശരിയാണെന്ന് കണക്കാക്കാൻ ആവശ്യപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഈ പ്രശ്നത്തിൽ നമുക്ക് 0.6 മീറ്റർ അസറ്റിക് ആസിഡ് നൽകുന്നു സാന്ദ്രതയുള്ള അസറ്റിക് ആസിഡ് ലിറ്റർ ഇത് ഒരു ലിറ്റർ വെള്ളത്തിൽ ലയിച്ചതിനാൽ ലായകത്തിന്റെ അളവ് ഒരു ലിറ്ററാണ് , ഡിപ്രഷൻ, ഫ്രീസിങ് പോയിന്റ് ഡെൽറ്റ ടിഎഫ് പൂജ്യം പോയിന്റ് പൂജ്യം രണ്ട് പൂജ്യം അഞ്ച് ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് എന്നിങ്ങനെ നിരീക്ഷിച്ചു. kb യുടെ ഡിസോസിയേഷൻ സ്ഥിരാങ്കം ഇനിപ്പറയുന്ന രീതിയിൽ നിർവചിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ആദ്യം ഞാൻ അസറ്റിക് ആസിഡ് എഴുതട്ടെ , അത് വെള്ളത്തിൽ പോകുമ്പോൾ cs3cooh ആണ്, അത് വിഘടിപ്പിക്കുകയും എനിക്ക് അസറ്റേറ്റ് അയോണും h പ്ലസ് നൽകുകയും ചെയ്യുന്നു, തീർച്ചയായും ഇത് ഒരു ആസിഡാണ്, അത് h പ്ലസ് നൽകണം ശരി , അതിനാൽ kb എന്നത് നിർവചിച്ചിരിക്കുന്നത് h പ്ലസ് അസിഡിറ്റി അയോണിന്റെ സാന്ദ്രത cs three coh ന്റെ കോൺസൺട്രേഷൻ കൊണ്ട് ഹരിച്ചാണ്, ഇവിടെ ഉപയോഗിച്ചിരിക്കുന്ന കോൺസൺട്രേഷൻ യൂണിറ്റ് മോളാരിറ്റി ഓകെ ആണ്, ഞങ്ങൾ ഈ സമവാക്യവും ഉപയോഗിക്കേണ്ടതുണ്ട് tha t യെ m കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ kf എന്ന് നിർവചിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് മോളാലിറ്റി ആണ്, എന്നാൽ ഈ പ്രശ്നത്തിൽ ഞങ്ങൾ മോളാരിറ്റിയും മോളാരിറ്റിയും ഒരുപോലെയാണ് പരിഗണിക്കാൻ പോകുന്നത് എന്തുകൊണ്ട് ഒരു ലിറ്റർ വെള്ളം ഒരു കിലോ വെള്ളത്തിന് തുല്യമാണെന്ന് ഞങ്ങൾ പരിഗണിക്കാൻ പോകുന്നു. ഞാൻ 0.6 മില്ലി അസറ്റിക് ആസിഡ് ചേർക്കുന്നു, അത് ലായനിയുടെ അളവ് മാറ്റാൻ പോകുന്നില്ല, അതിനാൽ 1 ലിറ്റർ വെള്ളം 1 കിലോ ലായകത്തിന് തുല്യമാണെന്നും അത് 1 ലിറ്റർ ആഹ് ലായനിക്ക് തുല്യമാണെന്നും ഞങ്ങൾ അനുമാനിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഞാൻ പോകുകയാണെങ്കിൽ ലായനിയുടെ മോളുകളാകുന്ന ഏകാഗ്രത കണക്കാക്കുക, അതിനാൽ സോളിറ്റിന്റെ ഭാരം സാന്ദ്രത കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ ലായകത്തിന്റെ അളവ് കണക്കാക്കാം , അതിനാൽ ലായകത്തിന്റെ ഭാരം 0.6 ആയും 1.06 ആയും ഹരിച്ചാൽ ഇത് ലായനിയുടെ ഭാരം ആണ്, നമ്മൾ ഹരിച്ചാൽ നമ്മൾ ലായകത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം 12 അല്ലെങ്കിൽ 24 പ്ലസ് 4.38 പ്ലസ് 32 12 15 20 60 60

അങ്ങനെ ലായനിയുടെ ഭാരം വിഭജിച്ച തന്മാത്രാ ഭാരത്തെ ലായകത്തിന്റെ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 1 ലിറ്റർ വെള്ളം 1 കിലോ വെള്ളത്തിന് തുല്യമാണെന്ന് ഞങ്ങൾ അനുമാനിക്കുന്നു. അതിനാൽ നമുക്ക് 1 കിലോ കൊണ്ട് ഹരിക്കാം, അതിനാൽ ഇത് എനിക്ക് മൊളാലി നൽകും എനിക്ക് മോളാരിറ്റി കണക്കാക്കണമെങ്കിൽ 1 കിലോ വെള്ളമോ 1 ലിറ്റർ ലായകമോ അതിൽ ലായനി ചേർത്താൽ അതിന്റെ അളവ് മാറ്റാൻ പോകുന്നില്ല, അതിനാൽ ഒരു ക്യാരിക്ക് പകരം ഞാൻ ഒരു ലിറ്റർ ഉപയോഗിക്കുന്നു, എനിക്ക് വീണ്ടും അത് തന്നെ ലഭിക്കും. ഉത്തരം 0.6 മുതൽ 1.06 വരെ 60 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ എനിക്ക് മോളാരിറ്റി അല്ലെങ്കിൽ മോളാർ ഡി ഇത് ഒരേ സംഖ്യയാണ്, അതിനാൽ ഞാൻ 10 പവർ മൈനസ് 2 മോളാറിലേക്ക് 1.06 നേടും അല്ലെങ്കിൽ മോളാർ അതിൽ കാര്യമില്ല, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ കോൺസൺട്രേഷൻ കണക്കാക്കി . ഡിസോസിയേഷൻ ആൽഫയാണ്, പ്രാരംഭ ഏകാഗ്രത ഇവിടെ തന്നെയാണെങ്കിൽ , ഡിസോസിയേഷന്റെ അളവ് ആൽഫയാണെങ്കിൽ, സിയെ 1 മൈനസ് ആൽഫ കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ, അത്രയും അസറ്റിക് ആസിഡ് ലായനിയിൽ നിലനിൽക്കും, ശേഷിക്കുന്ന ഭാഗം ഡിസോസിയേറ്റ് ആയി മാറുകയും എനിക്ക് c ആൽഫ നൽകുകയും ചെയ്യും അസറ്റേറ്റ് അയോണിന്റെയും c ആൽഫ എച്ച് പ്ലസ് n എന്നതിന്റെയും എല്ലാ വിവരങ്ങളും എടുത്ത് ഇവിടെ ഇടുകയാണെങ്കിൽ, എനിക്ക് c ആൽഫ സ്ക്വയർ c 1 മൈനസ് കൊണ്ട് ഹരിക്കും, ഇവിടെ c നൽകിയിരിക്കുന്നത് ശരിയാണ്, അതിനാൽ നമ്മൾ കണക്കാക്കേണ്ടതുണ്ട്. kb നമുക്ക് i കണക്കാക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ആകെ ഏകാഗ്രത ഖരത്തിലെ എല്ലാ വ്യക്തിഗത ah ഘടകങ്ങളുടെയും കേന്ദ്രീകരണം ആകാൻ പോകുന്ന കൊളിഗേറ്റീവ് പ്രോപ്പർട്ടി കണക്കാക്കുമ്പോൾ ഞാൻ ഉപയോഗിക്കാൻ പോകുന്ന റേഷൻ , അതിനാൽ ഇവ മൂന്നും ലായനിയിൽ ലയിക്കുന്നു, അതിനാൽ മൊത്തം ഏകാഗ്രത ഇതും ഇതും പ്ലസ് ആയിരിക്കും ഇതും അത് സി 1 പ്ലസ് ആൽഫയും ആയിരിക്കും, അതിനാൽ എനിക്ക് ആൽഫ കണക്കാക്കാൻ ആവശ്യമായ എല്ലാ വിവരങ്ങളും ഇപ്പോൾ എന്റെ പക്കലുണ്ട്, കാരണം എനിക്ക് ആൽഫ അറിയാമെങ്കിൽ എനിക്ക് സി അറിയാമെങ്കിൽ, എനിക്ക് കെബി കണക്കാക്കാം, തീർച്ചയായും എനിക്കും കണക്കാക്കാം ഒരു പ്രധാന ഘടകം, അത് പരീക്ഷണാത്മകമായ ഏകാഗ്രതയായിരിക്കും, അത് വിഘടിക്കലിനു ശേഷമുള്ള ഏകാഗ്രതയും വിച്ഛേദിക്കുന്നതിന് മുമ്പുള്ള ഏകാഗ്രതയും c ആണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു പ്ലസ് ആൽഫയാണ്, അതിനാൽ എനിക്ക് ആൽഫ കണക്കാക്കേണ്ടതുണ്ട്, എനിക്ക് ആവശ്യമായ എല്ലാ ഉത്തരവും എനിക്ക് ലഭിക്കും. അതിനാൽ ഞാൻ ഈ സമവാക്യത്തിലെ എല്ലാ വിവരങ്ങളും പ്ലഗ് ഇൻ ചെയ്യാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഇതിനായി എനിക്ക് തീർച്ചയായും kf ആവശ്യമാണ് , kf പട്ടികയിൽ നൽകിയിരിക്കുന്നു, ഞാൻ അത് അവിടെ നിന്ന് എടുത്താൽ അത് 1.86 ah kelvin kg per mole 1.86 ആണ്, മോളാലിറ്റി നിങ്ങളാണ് a1r ലളിതമായി നിർവചിക്കപ്പെട്ട സി, അതായത് ഒരു പോയിന്റ് പൂജ്യം ആറ്, പത്ത് പവർ മൈനസ് രണ്ട്, ഒന്ന് പ്ലസ് ആൽഫ ഗുണിക്കുക , ഇപ്പോൾ എനിക്ക് വൺ പ്ലസ് ആൽഫ കണക്കാക്കാം, അത് പോയിന്റ് പൂജ്യം രണ്ട് പൂജ്യം അഞ്ച്, ഒരു പോയിന്റ് എട്ട് ആറ് കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ പോയിന്റ് പൂജ്യം ഒന്ന് പൂജ്യം ആറ് ഉത്തരം ഒരു

പോയിന്റ് പൂജ്യം മൂന്ന് ഒമ്പത് ഏഴ് അല്ലെങ്കിൽ ഒരു പോയിന്റ് പൂജ്യം നാല് ഒരു പോയിന്റ് പൂജ്യം മൂന്ന് ഒമ്പത് ഏഴ് , അതിനാൽ ആൽഫ പോയിന്റ് പൂജ്യം മൂന്ന് ഒമ്പത് ഏഴ് ആകും, അതിനാൽ ഒരു പ്രധാന ഘടകം ഞങ്ങൾ ഇതിനകം കണക്കാക്കിയിട്ടുണ്ട്, അത് ഒരു പോയിന്റ് പൂജ്യം മൂന്ന് ഒമ്പത് ഏഴ് ആണ് , ഇപ്പോൾ kb-യെ കുറിച്ച് എന്ത് പറയുന്നു ഞാൻ ഈ വിവരങ്ങളെല്ലാം 10 മൈനസ് 2 ആൽഫ സ്‌ക്വയറിലേക്ക് ചേർത്താൽ, അതായത് 0.0397 ചതുരത്തെ 1 മൈനസ് ആൽഫ കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 1 മൈനസ് 0.0397 നമുക്ക് എന്ത് ഉത്തരം ലഭിച്ചുവെന്ന് നോക്കാം, ശരി നമുക്ക് ലഭിക്കാൻ പോകുന്ന ഉത്തരം 1.74 ൽ 10 പവർ മൈനസ് 5 ആണ്. പിശകിന്റെ റൗണ്ടിൽ ഇത് ശരിയാണെന്ന് ഞാൻ കരുതുന്നു , വാചകത്തിൽ നിന്നുള്ള ഒരു പ്രശ്നം കൂടി ചർച്ച ചെയ്യാം, ഇത് ഇൻസേർട്ട് ഇബുക്കിൽ നിന്ന് 3.32 ആണ് . വെള്ളം അതിനാൽ അവൻ ചോദിക്കുന്നു ഡിപ്രെഷനും ഫ്രീസിങ് പോയിന്റും കണക്കാക്കുമ്പോൾ അവൻ ഡെൽറ്റ ടിഎഫ് ആഹ് ചോദിക്കുന്നു, എപ്പോഴാണ് 10 ഗ്രാം സോള്യൂട്ടിന്റെ ഭാരം, ടാൻഡ്രം, ലായനി ch3 ch2 ch cl cooh ആണ്, അതിനാൽ ഇതിൽ 10 ഗ്രാം 250 ഗ്രാം വെള്ളത്തിൽ ചേർക്കുന്നു, അതിനാൽ ലായകത്തിന്റെ ഭാരം 250 ആണ്. ഗ്രാമിന് നമുക്ക് നൽകിയിരിക്കുന്നത് ka എന്നത് ഡിസോസിയേഷൻ സ്ഥിരാങ്കത്തിന് തുല്യമാണ്, ഈ ആസിഡിന് 1.4 മുതൽ 10 പവർ മൈനസ് 3 ആണ്, വെള്ളത്തിന് kf എന്നത് ഒരു മോളിന് 1.86 കെൽവിൻ കിലോഗ്രാം ആണ്, അതിനാൽ നമ്മൾ വിഷാദവും മരവിപ്പിക്കുന്ന പോയിന്റും കണക്കാക്കേണ്ടതുണ്ട് സാധാരണ ഫോർമുല kb m ആയിരിക്കും എല്ലാ ഘടകങ്ങളുടെയും മൊളാരിറ്റി ഉള്ളത് ലാളിത്യത്തിന് വേണ്ടി മാത്രം, ഇത് ഒരു ആയി എഴുതട്ടെ, അതിനാൽ ഈ മുഴുവൻ സംയുക്തവും എച്ച് ആണ്, അത് വിഘടിപ്പിക്കുകയും ലായനിയിൽ എനിക്ക് എച്ച് പ്ലസ് പ്ലസ് മൈനസ് നൽകുകയും വീണ്ടും ഏകാഗ്രത ആണെങ്കിൽ സൈദ്ധാന്തിക ഏകാഗ്രത ഹെയുടെ c ആണ്, വിച്ഛേദിക്കപ്പെട്ടതിന് ശേഷം ഡിസോസിയേഷന്റെ അളവ് ആൽഫ ആണെങ്കിൽ, ഡിസോസിയേഷനുശേഷം h യുടെ സാന്ദ്രത c ആയി മാറും, h പ്ലസ് 1 മൈനസ് ആൽഫ കോൺസൺട്രേഷൻ c ആൽഫ ആയി മാറും, ഒരു മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രത bec ആകും ഒമേ സി ആൽഫ അതിനാൽ ഇപ്പോൾ എനിക്ക് ka എന്ന് എഴുതാം, അത് h ന്റെ കോൺസൺട്രേഷൻ ആയി നിർവചിക്കപ്പെടുന്നു, ഒരു മൈനസിന്റെ കോൺസൺട്രേഷൻ ഗുണിക്കുമ്പോൾ ha ah എന്ന കോൺസൺട്രേഷൻ കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ നമുക്ക് ഇത് c, alpha യുടെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ എഴുതാം, അതിനാൽ h പ്ലസ് c ആൽഫയുടെ സാന്ദ്രത ഒരു മൈനസ് c പരിഗണിക്കുക h ന്റെ ആൽഫയും സാന്ദ്രതയും c വൺ മൈനസ് ആൽഫയാണ് , അതിനാൽ അത് ഇട്ട് ഒരു c നീക്കം ചെയ്താൽ നമുക്ക് c ആൽഫ സ്‌ക്വയർ 1 മൈനസ് ആൽഫ കൊണ്ട് ഹരിക്കാൻ പോകുന്നു, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് സി കണക്കാക്കാൻ ശ്രമിക്കാം, അത് വിഘടിക്കുന്നതിന് മുമ്പ് ലായനിയിലെ ലായനിയിലെ സാന്ദ്രതയാണ്. അതിനാൽ c ആണ് നമുക്ക് മോളാരിറ്റിയിൽ എഴുതണമെങ്കിൽ, അത് കിലോഗ്രാമിലെ ലായകത്തിന്റെ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ലായകത്തിന്റെ മോളായിരിക്കും, പക്ഷേ ഞങ്ങൾ ഭാരം കണക്കാക്കാൻ പോകുന്നതിനാൽ മോളാലിറ്റിയും മോളാരിറ്റിയും ഒന്നുതന്നെയാണെന്ന് ഞങ്ങൾ പരിഗണിക്കും. ലായകത്തിന്റെ ലായക ഭാരം 0.250 ഗ്രാം ആണ്, ലായനിയുടെ അളവ് 0.250 ലിറ്ററാണ്,
അങ്ങനെയെങ്കിൽ മോളാലിറ്റി അല്ലെങ്കിൽ മോളാരിറ്റിയുടെ കാര്യത്തിൽ ഏകാഗ്രത തുല്യമായിരിക്കും, സാന്ദ്രത കണക്കാക്കാൻ നമുക്ക് ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം ആവശ്യമാണ്. മോളക് ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ ഭാരം 15 പ്ലസ് 14 പ്ലസ് 13 പ്ലസ് 35.5 ആണ്, ഇത് 12 പ്ലസ് 113 പ്ലസ് 30 മുതൽ 45 ആണ്, അതിനാൽ ഇത് 35 പ്ലസ് 45 80 80 പ്ലസ് 1529 പ്ലസ് 13 42 ഉം 0.5 ഉം ആയിരിക്കും അതിനാൽ ഇത് ഈ തന്മാത്രാ ഭാരം 122 ആണ്. സംയുക്തം 122.5 ആണ് , അതിനാൽ ലായനിയുടെ മോളുകളും 2 എന്നത് 10 കൊണ്ട് 122.5 ആണ്, അതിനാൽ സി കണക്കാക്കാനുള്ള എല്ലാ വിവരങ്ങളും എനിക്കുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് 0.250 കിലോഗ്രാം ഭാരമുള്ള ലായകത്തിന്റെ ഭാരം കൊണ്ട് 122.5 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ടാൻ ചെയ്യും , ഞാൻ ഇത് വിലയിരുത്തുകയാണെങ്കിൽ 0.3265 പോയിന്റ് മൂന്ന് രണ്ട് ആറ്, ഇപ്പോൾ എനിക്ക് ആൽഫ കാൽ ആവശ്യമാണ്, അതിനാൽ ഈ വിവരങ്ങൾ ഞാൻ ഈ സമവാക്യത്തിൽ ഇടാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ എനിക്ക് പോയിന്റ് മൂന്ന് രണ്ട് ആറ് ആൽഫ സ്‌ക്വയർ ഒരു മൈനസ് കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ക്വാഡ്രാറ്റിക് സമവാക്യം പരിഹരിക്കാനാണ്, പക്ഷേ നമുക്ക് കഴിയുമോ എന്ന് നോക്കാം ഏകദേശ കണക്ക് കുറയ്ക്കുക ആദ്യം ഏകദേശ ആൽഫ ഒന്നിനെ സംബന്ധിച്ചിടത്തോളം നിസ്സാരമാണ്, അങ്ങനെയെങ്കിൽ ആൽഫ 10 മൈനസ് 3 ആയി 10 മൈനസ് 3 ആയി 0.326 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ അതിന്റെ വർഗ്ഗമൂലമാണ്, അതിനാൽ ഉത്തരം ആൽഫ പോയിന്റ് പൂജ്യം ആറ് അഞ്ച് അഞ്ച് ആണ് അതിനാൽ ഞങ്ങൾ പോയിന്റ് അവഗണിച്ചു ആൽഫയുമായി ബന്ധപ്പെട്ട് പൂജ്യം ആറ് അഞ്ച് അഞ്ച് അങ്ങനെയാണെങ്കിൽ ഡിനോമിനേറ്റർ റീകാൽക്കുലേറ്ററിൽ ഞങ്ങൾ ഈ ആൽഫയ്ക്ക് പകരം വയ്ക്കാൻ പോകുന്ന സൊല്യൂഷൻ പരിഷ്കരിക്കാൻ നിങ്ങൾ ആഗ്രഹിക്കുന്നു, എന്നാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ക്വാഡ്രാറ്റിക് സമവാക്യം പരിഹരിക്കാൻ താൽപ്പര്യമില്ലെങ്കിൽ അല്ലെങ്കിൽ ചില സന്ദർഭങ്ങളിൽ ഉയർന്ന ക്രമത്തിലുള്ള സമവാക്യം ആണെങ്കിൽ, എനിക്ക് ഇത് ആവർത്തിച്ച് ചെയ്യാൻ കഴിയും. ആൽഫയും നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന ആൽഫയും കണക്കാക്കുക . ka എന്നത് 0.326 ആൽഫ ചതുരത്തിന് തുല്യമാണ്, അത് 1 മൈനസ് ആൽഫ കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ അത് 0.9345 ആയിരിക്കും , ഇപ്പോൾ ഇവിടെ k നൽകിയിട്ടുള്ള ഈ സമവാക്യം ഉപയോഗിച്ച് എനിക്ക് 63 ലഭിക്കും , അതിനാൽ ആൽഫ എന്നത് പൂജ്യം ആറ് മൂന്ന് മൂന്ന് എന്ന പോയിന്റാണ്, അതിനാൽ ഇത് വളരെ അടുത്താണ് , അതിനാൽ നമുക്ക് ഉണ്ട് കണക്കാക്കിയ ആൽഫ ഇപ്പോൾ നമ്മൾ ഡെൽറ്റ ടി കണക്കാക്കേണ്ടതുണ്ട്, അവിടെ m എന്നത് നിലവിലുള്ള എല്ലാ സ്പീഷീസുകളിലെയും എല്ലാ സ്പീഷീസുകളുടെയും ആകെ സാന്ദ്രത ഹയും ഒരു മൈനസും ആണ്, അതിനാൽ ഞാൻ ഏകാഗ്രത കൂട്ടിയാൽ m എന്നത് c ആകും. 1 പ്ലസ് ആൽഫയെ ഗുണിക്കുക, അതിനാൽ ഞാൻ ഇവിടെ എല്ലാ വിവരങ്ങളും kb നൽകിയാൽ ക്ഷമിക്കണം, ഇത് k fkf ആണ് നൽകിയിരിക്കുന്നത് 1.86 ഗുണിച്ചാൽ c ആണ്, അതായത് ഞാൻ ഇതിനകം എവിടെയോ കണക്കാക്കിയിട്ടുണ്ട്, അതായത് 0.326 എന്നത് ഒന്നാൽ ഗുണിച്ചാൽ ആൽഫ ആൽഫ പോയിന്റ് പൂജ്യം ആറ് ആണ് ഒന്ന് പ്ലസ് ആൽഫ വൺ

പോയിന്റ് പൂജ്യം ആറ് മൂന്ന് മൂന്ന്, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഡെൽറ്റ ടിഎഫ് 1.86 ഗുണിച്ചാൽ 0.326 കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ 1.0633 ഉം ഉത്തരം 0.645 ഉം ആണെന്ന് കണക്കാക്കാം, അതിനാൽ ഫ്രീസിംഗ് പോയിന്റിലെ മാറ്റം ഒരാൾക്ക് വേണമെങ്കിൽ 0.645 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡോ ഡിഗ്രി കെൽവിനോ ആയിരിക്കും ഓ ഒരു ടോപ്പ് ഫാക്ടർ കണക്കാക്കാൻ , അത് കേവലം വൺ പ്ലസ് ആൽഫയാണെന്ന് ഞങ്ങൾക്കും അറിയാം, അതിനാൽ ഒരു ടോപ്പ് ഫാക്ടർ വൺ പ്ലസ് ആൽഫയാണ്, അത് കഴിഞ്ഞ ക്ലാസിൽ ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തതാണ്, അത് ഒരു പോയിന്റിന് തുല്യമാണ് പൂജ്യം ആറ് മൂന്ന് മൂന്ന് ശരി നമുക്ക് പരിഹരിക്കാൻ ശ്രമിക്കാം ഈ സെഷനിലെ അവസാനത്തെ ഒരു പ്രശ്നം ശരിയാണ് അടുത്ത പ്രശ്നം പത്തൊൻപത് പോയിന്റ് അഞ്ച് ഗ്രാം സിഎച്ച് രണ്ട് എഫ്സി കോ 500 ഗ്രാം വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നു, ജലത്തിന്റെ വിഷാദവും മരവിപ്പിക്കുന്ന പോയിന്റും നിരീക്ഷിച്ചത് 1.0 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് ആണ്. ഫ്ലൂറോഅസെറ്റിക് ആസിഡിന്റെ സ്ഥിരത ശരിയാണ്, ഇത് ഞങ്ങൾ നേരത്തെ ചർച്ച ചെയ്ത പ്രശ്നവുമായി വളരെ സാമ്യമുള്ളതാണ്, അതിനാൽ ഈ ആസിഡിന്റെ 19.5 ഗ്രാം സോല്യൂട്ടിന്റെ ഭാരം 19.5 ഗ്രാം ആണ്, സോല്യൂട്ടിന്റെ ഭാരം 19.5 ഗ്രാം ആണ്, ലായനി 500 ഗ്രാം വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നു ch2 fcooh അതിനാൽ ഭാരം ലായകത്തിന്റെ 500 ഗ്രാം ഡിപ്രഷൻ ആണ്, ഫ്രീസിങ് പോയിന്റ് ജലം 1.0 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് ആണെന്ന് നിരീക്ഷിക്കപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഡെൽറ്റ ടിഎഫ് ഒരു പോയിന്റ് പൂജ്യം ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് ആണ്, ഒരു ടോപ്പ് ഫാക്ടർ ഐയും ഡിസോസിയേഷൻ സ്ഥിരാങ്കവും ഞാൻ ഈ സമവാക്യം വിച്ഛേദിച്ചാൽ വീണ്ടും കണക്കാക്കും. ഹ എനിക്ക് എച്ച് പ്ലസ് പ്ലസ് മൈനസ് നൽകുന്നു, ഇത് ഒരു മൈനസ് ആണെന്ന് ഞാൻ അനുമാനിക്കുന്നു, പ്രാരംഭ ഏകാഗ്രത സി അൺസോസിയേറ്റഡ് കോൺസെൻട്രേഷൻ ആണെങ്കിൽ ഡിസോസിയേഷൻ ഡിഗ്രി കോൺസൺട്രേഷൻ ഒരു മൈനസ് ആൽഫ ആകും, പിന്നെ ഏകാഗ്രതയ്ക്ക് എച്ച് പ്ലസ് ന്റെ കോൺസൺട്രേഷൻ c1 ആയിരിക്കും അതിനാൽ ഓരോ ജീവിവർഗത്തിന്റെയും ആകെ ഏകാഗ്രത c വൺ പ്ലസ് ആൽഫ ആകും, അതിനാൽ നമ്മൾ ഇതിനകം ചർച്ച ചെയ്തതുപോലെ ഒരു പ്രധാന ഘടകം c 1 പ്ലസ് ആൽഫയെ c കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 1 ആണ് ka എന്നത് ഒരു മൈനസിന്റെ കോൺസൺട്രേഷൻ കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ ഹെക്ടറിന്റെ കോൺസെൻട്രേഷൻ കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ അത് c 1 മൈനസ് ആൽഫ ആണ്, അത് ആൽഫ സ്ക്വയർ c 1 മൈനസ് ആൽഫ ആയിരിക്കും , നമുക്ക് c കണക്കാക്കാം അതിനാൽ c മൊളാരിറ്റി അല്ലെങ്കിൽ മോളാരിറ്റി ആയിരിക്കും വീണ്ടും നമ്മൾ ഈ നേർപ്പിച്ച ജലീയ ലായനിയിലെ മോളാരിറ്റിയിലും മോളാരിറ്റിയിലുമാണ്, അത് സമാനമാണെന്ന് ഞങ്ങൾ അനുമാനിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് പിണ്ഡം നൽകപ്പെടുന്നു, അതിനെ മോളുകളായി പരിവർത്തനം ചെയ്യാൻ ഞങ്ങൾ ആഗ്രഹിക്കുന്നു, അതിനാൽ മോളുകളായി പരിവർത്തനം ചെയ്യാൻ നമുക്ക് ഒരു തന്മാത്രാ ഭാരം ആവശ്യമാണ് ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം. 14 പ്ലസ് 9 പ്ലസ് 12 13 പ്ലസ് 30 45 ആകും,
അങ്ങനെ 4 9 18 1 2 3 7 8. അതിനാൽ തന്മാത്രാ ഭാരം 78 ആണ്, അതിനാൽ ഏകാഗ്രത ലായകത്തിന്റെ മോളാണ്, അതിനാൽ അത് 19.5 ഗ്രാം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ തന്മാത്രാ ഭാരം 78 കൊണ്ട് ഹരിക്കുന്നു ഒന്നുകിൽ ലായനിയുടെ വോള്യത്തിന് തുല്യമായി ഞങ്ങൾ പരിഗണിക്കുന്ന ലായനിയുടെ അളവ് അല്ലെങ്കിൽ അഹ് ലായകത്തിന്റെ ഭാരത്തിന് തുല്യമാണ്, അതായത് മോളാലിറ്റി കണക്കാക്കുക, അതിനാൽ നമ്മൾ അത് 0.5 ആണ്, അതിനാൽ ഇത് 19.5 ആണ് 78 കൊണ്ട് പോയിന്റ് അഞ്ച് പോയിന്റ് അഞ്ച് ആയി ഹരിച്ചാൽ ഇത് ഓ ഇതാണ് വളരെ ലളിതമായി ഒന്ന് രണ്ടായി പുറത്തുവരുന്നു പൂജ്യം പോയിന്റ് അഞ്ച് മോളാർ അല്ലെങ്കിൽ മോളാർ ശരി, അതിനാൽ നമുക്ക് c ഉണ്ട്, ഞങ്ങൾ ഇതിനകം തന്നെ tf നൽകിയിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഡെൽറ്റ tf എന്നത് kf m ആണ്, ഇവിടെ m എന്നത് ഏകാഗ്രതയുടെ ആകെ സാന്ദ്രതയാണ് c ആയ എല്ലാ സ്പീഷീസുകളും 1 പ്ലസ് ആൽഫ കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ ഇത് kf ആയി c 1 ആയി മാറും. പ്ലസ് ആൽഫ kf ന് അവസാനത്തെ പ്രശ്നം തന്നെ നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് അത് ഉപയോഗിക്കാം പോയിന്റ് എട്ട് ആറ് ഒരു പോയിന്റ് എട്ട് ആറ് പോയിന്റ് അഞ്ച് കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ ഒന്ന് പ്ലസ് 1 കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ ശരി,
അങ്ങനെ നമുക്ക് 1 പ്ലസ് ആൽഫയെ 1.0 ന് തുല്യമായ 1.86 കൊണ്ട് ഹരിച്ച് 0.5 ആയും 2 വിഭജിക്കാം . 1.86 കൊണ്ട് ശരി ഈ വ്യായാമത്തിലെ ഈ ചോദ്യങ്ങളിലെ പ്രശ്നം എത്ര പ്രധാനപ്പെട്ട കണക്കുകൾ കൊണ്ടുപോകണം എന്നതാണ്, അതിനാൽ ഓകെ, വൺ പ്ലസ് ആൽഫയായി 1.075 ആഹ് കൊണ്ടുപോകട്ടെ , അതിനാൽ ആൽഫ എന്നത് പൂജ്യമായ ഏഴ് അഞ്ച് പോയിന്റായി മാറും. ഏത് ഉത്തരത്തിനും ആൽഫ പോയിന്റ് പൂജ്യം ഏഴ് അഞ്ച്, അതിനാൽ നമുക്ക് ഇതിനകം ഒരു ടോപ്പ് ഫാക്ടർ 1.075 ആണ് , ഇപ്പോൾ ഇത് ലളിതമാണ് c, അത് ഞങ്ങൾ ഇതിനകം കണക്കാക്കിയിട്ടുണ്ട്, അത് പോയിന്റ് അഞ്ചിനെ പോയിന്റ് പൂജ്യം ഏഴ് അഞ്ച് ചതുരമാക്കി ഒരു മൈനസ് ആൽഫ കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ അത് പോയിന്റ് ഒമ്പത് ആയിരിക്കും രണ്ട് അഞ്ച് ഒപ്പം ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഈ നിസ്സാരമായ പൂജ്യം ഏഴ് അഞ്ച് ചതുരം കണക്കാക്കാം , അതിനാൽ മൂന്ന് പോയിന്റ് 0 മുതൽ 10 മൈനസ് 3 ആയി കണക്കാക്കാം,
അങ്ങനെയാണ് നമുക്ക് ഈ ആസിഡിന്റെ ഡിസോസിയേഷൻ സ്ഥിരാങ്കം ലഭിക്കുന്നത് ശരി , അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഈ സെഷൻ നിർത്തും.