ഹലോ വിദ്യാർത്ഥികൾ ഈ പ്രഭാഷണത്തിൽ അയോണിക് സന്തുലിതാവസ്ഥയുടെ അടിസ്ഥാനങ്ങളെ കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യ കഴിഞ്ഞ രണ്ട് പ്രഭാഷണങ്ങളിൽ അയോണിക് സന്തുലിതാവസ്ഥയുമായി ബന്ധപ്പെട്ട പ്രശ്നങ്ങൾ ഞാൻ ചർച്ച ചെയ്യും , അയോണിക് സന്തുലിതാവസ്ഥയെക്കുറിച്ചുള്ള ചോദ്യങ്ങൾ രണ്ട് തരത്തിലാണ് ഒന്ന് ph അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ള ചോദ്യങ്ങൾ , രണ്ടാമത്തേത് നിങ്ങളുടെ ഈ പ്രഭാഷണത്തിലെ സോൾബിലിറ്റി സോൾബിലിറ്റിയുമായി ബന്ധപ്പെട്ട പ്രശ്നം ph അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ള ചോദ്യങ്ങളിലാണ് എന്റെ പ്രധാന ശ്രദ്ധ, അതിനാൽ ph അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ള ചോദ്യങ്ങൾ ഞങ്ങൾ അയോണിക് സന്തുലിതാവസ്ഥ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു പരിഹാരത്തിന്റെ p ph കണക്കാക്കാൻ ശ്രമിക്കും, അതിനാൽ ph എന്താണ് എന്ന് ഞാൻ നിങ്ങളുമായി ചർച്ച ചെയ്തിട്ടുണ്ട് . നിങ്ങളുടെ എച്ച് പ്ലസ് അയോൺ കോൺസൺട്രേഷന്റെ മൈനസ് ലോഗ് പ്രവർത്തനവും നേർപ്പിച്ച ലായനിക്ക് നേർപ്പിച്ച ലായനിക്ക് ഇത് ph ന് തുല്യമാണ് മൈനസ് ലോഗ് എച്ച് പ്ലസ് അയോൺ കോൺസൺട്രേഷൻ തുല്യമാണ് , ശക്തമായ ആസിഡിനും ശക്തമായ ബേസിനുമായി ph കണക്കാക്കുന്നത് എങ്ങനെയെന്ന് ഞങ്ങൾ ഇതിനകം ചർച്ച ചെയ്തിട്ടുണ്ട്. അയോണിക് സന്തുലിത സന്തുലിതാവസ്ഥയെക്കുറിച്ചുള്ള നിങ്ങളുടെ ആശയം ഞങ്ങൾ പ്രയോഗിക്കേണ്ടതില്ല , അയോണിക് എന്ന ആശയം ഞങ്ങൾ പ്രയോഗിക്കേണ്ടതില്ല നാം ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റുകളുമായി ഇടപെടുമ്പോൾ സന്തുലിതാവസ്ഥ വരുന്നു, ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റുകളെയാണ് ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത്, ഇത് ലവണമോ സംയുക്തമോ വിഘടിപ്പിക്കുന്ന ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് എന്താണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, ഇത് പൂർണ്ണമായും വെള്ളത്തിലേക്ക് വിഘടിപ്പിക്കാത്തതും അവിഭാജ്യവും വിഘടിച്ചതുമായ സ്പീഷിസുകൾ തമ്മിലുള്ള സന്തുലിതാവസ്ഥയാണ്. നിങ്ങളുടെ ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോലൈറ്റുകൾ നിങ്ങളുടെ ദുർബലമായ ബേസുകൾ ദുർബലമായ ആസിഡുകളും vk വിത്തിന്റെ ഉപ്പും ദുർബലമായ ബേസുകളും ഈ വിഭാഗത്തിൽ പെടുന്നു. അൺസോസിയേറ്റഡ് സ്പീഷീസുകളും അതുപോലെ തന്നെ ഉപ്പും ഉദാഹരണത്തിന് നിങ്ങളുടെ na പ്ലസ് ഒരു മൈനസ് ഡിസി തിരിച്ചെടുക്കാൻ പറ്റില്ല, എന്നാൽ മൈനസിന്റെ ഹൈഡ്രോളിസിസ് മൈനസ് നിങ്ങൾക്ക് ഹ പ്ലസ് ഓ മൈനസ് ഐ നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഈ സ്പീഷിസുകൾക്കിടയിൽ സന്തുലിതാവസ്ഥ നിലനിൽക്കുന്നു , കഴിഞ്ഞ പ്രഭാഷണത്തിന്റെ പുനരാവിഷ്കാരമായി ഞങ്ങൾ വ്യത്യസ്ത PH കണക്കാക്കി. പരിഹാരങ്ങൾ അല്ലെങ്കിൽ ഉദാഹരണത്തിന് ദുർബലമായ ആസിഡിന് ഞങ്ങൾ h പ്ലസ് 2b ka കണക്കാക്കി c യുടെ c ആയി k, അതിനാൽ k എന്നത് നിങ്ങളുടെ ac dissociation കോൺസ്റ്റൻറാണ് , ഇത് നിങ്ങളുടെ ആസിഡ് കോൺസൺട്രേഷൻ ആണ് ബലഹീനമായ ബേസ് ഞങ്ങൾക്കുണ്ട് ഓ മൈനസ് അയോൺ kb ന് താഴെയുള്ള റൂട്ടിന് തുല്യമാണ് cboh ലേക്ക് വീണ്ടും ഇത് നിങ്ങളുടെ അടിസ്ഥാന വിഘടന സ്ഥിരാങ്കമാണ് , ഇതാണ് നിങ്ങളുടെ ഏകാഗ്രത v kc vkc യുടെ ഉപ്പിന്റെ മൂന്നാമത്തെ ഉപ്പും ശക്തമായ അടിത്തറയും കാരണം ഇത് ശക്തമായ അടിത്തറയുടെ ഉപ്പാണ്, നിങ്ങൾ ഓ മൈനസ് അയോൺ കോൺസൺട്രേഷനിൽ തുടങ്ങും, ഓ മൈനസ് സാന്ദ്രത kh കടൽ ഉപ്പ് ആക്കി മാറ്റും kh ഈ ലവണത്തിന്റെ ജലവിശ്ലേഷണ സ്ഥിരാങ്കവും ഇതും ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ലവണത്തിന്റെയും khയുടെയും സാന്ദ്രത kw നൽകുന്നത് ka കൊണ്ടാണ് നൽകുന്നത് ഞാൻ ഇരുവശത്തിന്റെയും ലോഗരിതം എടുക്കുന്നു എന്ന് കരുതുക , നിങ്ങൾക്ക് പകുതി ലോഗ് kw മൈനസ് ലോഗ് കാ പ്ലസ് ലോഗ് സി സോൾഡ് ചെയ്യാം മൈനസ് സൈൻ എടുക്കാം രണ്ട് വശവും പകുതിക്ക് തുല്യമാണ് ഇത് മൈനസ് ലോഗ് kw ആയിരിക്കും ഇത് മൈനസ് മൈനസ് പ്ലസ് ലോഗ് കെ പ്ലസ് മൈനസ് ആയിരിക്കും മൈനസ് ലോഗ് സി സോൾവ് ചെയ്യുക , ഇത് പോഹിന് തുല്യമാണെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ പോഹ് പകുതി മൈനസ് ലോഗ് കെഡബ്ല്യു തുല്യമാണ് പികെഡബ്ല്യുവിന് തുല്യമാണ്, പ്ലസ് ലോഗ് കെ കാ എന്നത് മൈനസ് പികെ പ്ലസ് ലോഗിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇത് മൈനസ് ലോഗ് സി സോൾവ്ഡ് ആയി നിലനിർത്തുന്നു മൈനസ് ലോഗ് സി സോൾ വീണ്ടും നിങ്ങൾ കാണുന്നു മൈനസ് ലോഗ് kwpkw പ്ലസ് ലോഗ് കെ മൈനസ് പികെക്ക് തുല്യമാണ് , നിങ്ങൾക്ക് മൈനസ് ലോഗ് സിയും മൈനസ് ലോഗ് സി ആണ് അതിനാൽ പോഹെ പികെഡബ്ല്യു മൈനസ് പികെ മൈനസ് ലോഗ് സി സോൾവ് പകുതിയായി നൽകും. ശക്തമായ ആസിഡിന്റെ ph ഉപ്പ് ശക്തമായ ആസിഡും ദുർബലമായ ബേസ് ദുർബലമായ അടിത്തറയും ഉദാഹരണത്തിന് ഊർജ്ജം , ഉപ്പ് ശക്തമായ ആസിഡ് സ്കെയിൽ നിങ്ങളുടെ ഉപ്പ് , ദുർബലമായ ആസിഡ് അമോണിയ ലായനി, ദുർബലമായ ആസിഡ് അമോണിയ ലായനി , ഇത് ശക്തമായ ആസിഡിന്റെ ഉപ്പ് ആയതിനാൽ. അതിനാൽ നേരിയ എച്ച് പ്ലസ് n നിങ്ങളുടെ kh കടൽ ഉപ്പിന് തുല്യമാണ്, ഉപ്പ് ദുർബലമായ അടിത്തറയുള്ളതിനാൽ കേസ് kw ന് kb ലേക്ക് c സോളിഡിലേക്ക് തുല്യമാകും, അതിനാൽ ഞാൻ മൈനസ് ലോഗ് h പ്ലസ് എടുത്താൽ i ഇത് നിങ്ങൾക്ക് മൈനസിനൊപ്പം പകുതി ലോഗ് kw നൽകും അടയാളം , തുടർന്ന് മൈനസ് മൈനസ് പ്ലസ് ഹാഫ് ലോഗ് കെബി മൈനസ് ഹാഫ് ലോ ജിസി ഉപ്പ് സി സോൾവ് ചെയ്യുക അതിനാൽ ഇത് പിഎച്ച് പകുതി പികെഡബ്ല്യു മൈനസ് പകുതി പികെബി മൈനസ് ഹാഫ് ലോഗ് സിക്ക് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ പകുതി ലോഗ് സി അടുക്കുക ഇതാണ് ശക്തമായ ആസിഡിന്റെയും ദുർബലമായ അടിത്തറയുടെയും ഉപ്പിന്റെ പിഎച്ച് കണക്കാക്കാൻ ഈ നാല് സൂത്രവാക്യങ്ങൾ നിങ്ങൾ ചെയ്യുമ്പോൾ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട സൂത്രവാക്യങ്ങളാണ് അയോണിക് സന്തുലിതാവസ്ഥ എന്ന ആശയം ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു പരിഹാരത്തിന്റെ ph uh ph കണക്കാക്കാൻ ശ്രമിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഈ ചോദ്യം 0.5 മോളാർ ജലീയ nsn ലായനിയുടെ ph എന്താണെന്ന് നോക്കാം , ഈ pkb cn മൈനസിന് നൽകിയിരിക്കുന്നത് 4.70 ആണ്. നിങ്ങളുടെ nacn nacn ന്റെ സാന്ദ്രത, അത് 0.5 മോളാർ ആണ്, അതിനാൽ ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി നിങ്ങളുടെ ഉപ്പ് സാന്ദ്രതയാണ് ഉപ്പ് സാന്ദ്രത പൂജ്യം പോയിന്റ് അഞ്ച് മോളാർ ആണ്, ഇപ്പോൾ nacn ആണ് nacn എന്നത് ശക്തമായ അടിത്തറയുടെ ഉപ്പ് ആണ്, ശക്തമായ അടിത്തറയാണ്, അത് ദുർബലമായ ആസിഡാണ്, അത് SNSSCN ആണ്. ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നമുക്ക് കണക്കാക്കാം ഓ മൈനസ് അയോൺ ഓ മൈനസ് അയോൺ തുല്യമാണ് ഓ മൈനസ് അയോൺ തുല്യമാണ് kh ലേക്ക് സി ഉപ്പ് kh ആക്കി സി ഉപ്പ് ഇപ്പോൾ h മൈനസ് ഇരുമ്പ് കടൽ ഉപ്പ് കടൽ ഉപ്പ് കടൽ ഉപ്പ് നൽകുന്നു കടൽ ഉപ്പ് ഇത് y ആണ് നൽകിയിരിക്കുന്നത് ഞങ്ങളുടെ 0.5

മോളാറിന്റെ മൂല്യം ഞങ്ങൾക്കറിയില്ല , നൽകിയിരിക്കുന്നത് സിയാൻ അയോഡിന്റെ pkb യുടെ pkb ആണ്, അത് 4.70 ആണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ സയനൈഡ് അയോണും വെള്ളവും എടുത്താൽ അത് നിങ്ങൾക്ക് acn പ്ലസ് ഓ മൈനസ് inscn പ്ലസ് Yh മൈനസ് നൽകുമെന്ന് ഞങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു. ജലവിശ്ലേഷണം ജലവിശ്ലേഷണ പ്രതികരണം കൂടിയാണ്, ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ ഓ മൈനസ് അയോൺ നൽകിയിരിക്കുന്നതിനാൽ , സയനൈഡ് അയോണിനുള്ള സിയാൻ അയോഡിൻ kb ന് kb അടിസ്ഥാനപരമായി kb ന് തുല്യമാണ്, ഓ മൈനസ് അയോൺ സാന്ദ്രത നിങ്ങളുടെ കടൽ ഉപ്പിലേക്ക് kh ന് തുല്യമാണെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാവുന്നതിനാൽ നമുക്ക് puh എന്ന് എഴുതാം. മൈനസ് ലോഗ് എടുക്കാം ഓ മൈനസ് അയോൺ കോൺസൺട്രേഷൻ മൈനസ് ഹാഫ് മൈനസ് പകുതിക്ക് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ലോഗ് kh മൈനസ് ഹാഫ് ലോഗ് ഖ് മൈനസ് പകുതി വലിയ കടൽ ഉപ്പ് കടൽ ഉപ്പ് , ഇത് puh ആണ്, ഇത് പകുതി പിഎച്ച് മൈനസ് പകുതി ലോഗ് കടൽ ഉപ്പ് പകുതി ലോഗ് സി സോൾവ് ആൻഡ് pkh ജലവിശ്ലേഷണ സ്ഥിരാങ്കം നിങ്ങളുടെ 4.70 ആയ pkb സയനൈഡിന് തുല്യമായതിനാൽ puh നിങ്ങളുടെ 04.70 മൈനസ് പകുതി ലോഗ് നിങ്ങളുടെ 0.5 ആയി നൽകും, കാരണം ഞങ്ങൾ t

പരിഹരിക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങളുടെ ഉപ്പ് സാന്ദ്രത 0.5 മോളാർ ആണ്. തൊപ്പി ഞങ്ങൾക്ക് പോഹ് ലഭിക്കും , അതിൽ നിന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ph കണക്കാക്കാം, അതിനാൽ ph പതിനാലിന് തുല്യമാണ് മൈനസ് പോഫ് പതിനാലിന് തുല്യമാണ് മൈനസ് പോഫ് അടുത്ത ചോദ്യം ഒരു ബദൽ ബെൻസോയിക് ആസിഡിന്റെ ഈ ഡിസോസിയേഷൻ സ്ഥിരാങ്കം 25 ഡിഗ്രി സെൽഷ്യസിൽ 1 മുതൽ 10 വരെ പവർ മൈനസ് ആണ് 4 ph alpha 0.01 അതിന്റെ സോഡിയം ലവണത്തിന്റെ മോളാർ ലായനി വീണ്ടും ഒരു ബദൽ ബെൻസോയിക് ആസിഡിന്റെ വിഘടിപ്പിക്കൽ സ്ഥിരാങ്കം ആണ്, ഇതിനർത്ഥം ഞങ്ങൾ കൈകാര്യം ചെയ്യുന്നത് സോഡിയം ഉപ്പ് സോഡിയം ലവണത്തിന്റെ സോഡിയം ഉപ്പ് ആണ്. പകരം ബെൻസോയിക് ആസിഡ് ഡിസോസിയേഷൻ സ്ഥിരാങ്കം നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ka എന്നത് പവർ മൈനസ് 4 ആസിഡിന്റെ സാന്ദ്രത 1 മുതൽ 10 വരെ നൽകുന്നു, c ആസിഡ് 0.01 മോളാറിന് തുല്യമാണ്, കൂടാതെ നമ്മൾ കണ്ടെത്തേണ്ടത് ലായനിയിലെ ph ലായനിയുടെ ph ആണ്. ദുർബലമായ അമ്ലത്തിന്റെ സോഡിയം ഉപ്പ് ഇത് ശക്തമായ അടിത്തറയാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ എഴുതാം ഓ മൈനസ് അയോൺ കോൺസൺട്രേഷൻ നിങ്ങളുടെ ഉപ്പ് സാന്ദ്രതയുടെ ഉപ്പിന്റെയും സാന്ദ്രതയുടെയും kh ന് തുല്യമാണ് ഉപ്പിന്റെ അയോണിന് ലവണത്തിന്റെ സാന്ദ്രത 0.01 ആണ് , kh വീണ്ടും നമുക്ക് kw by kw by kkw ഉണ്ട്, നമുക്ക് 1 മുതൽ 10 വരെ പവർ മൈനസ് 14-ലേക്ക് അറിയാം , ഇത് 1-ൽ നിന്ന് 10-ൽ നിന്ന് മൈനസ് 4-ൽ നിന്ന് 10-ൽ നിന്ന് പവർ മൈനസ് 2-ലേക്ക് നൽകുന്നു. 0.01 എന്നത് പവർ മൈനസ് 2-ലേക്ക് 10 ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ 10-ൽ നിന്ന് പവർ മൈനസ് 10- ൽ 10-ൽ നിന്ന് പവർ മൈനസ് 2 10-ൽ നിന്ന് പവർ മൈനസ് 12 -ലേക്ക് 10-ൽ നിന്ന് പവർ മൈനസ് 6-ലേക്ക് 10-ന്റെ പവർ മൈനസ് 12-ന്റെ റൂട്ടിന് കീഴിലുള്ള പവർ മൈനസ് 6-ൽ നിന്ന് 10-ലേക്ക് പവർ മൈനസ് 6 ,

അങ്ങനെ ഏതാണ്, ഏകാഗ്രത പവർ മൈനസ് 6 ലേക്ക് 10 ആണ് , അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് പോഹ് തുല്യമാണ്, പോഹ് 6 ന് തുല്യമായിരിക്കും, അതേസമയം പിഎച്ച് എട്ടിന് തുല്യമായിരിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആദ്യം തീരുമാനിക്കേണ്ടത് വളരെ എളുപ്പമാണ് ഉപ്പ് ശക്തമായ ആസിഡും ദുർബലമായ അടിത്തറയും അല്ലെങ്കിൽ ദുർബലമായ ബേസും ആണ്, ഞങ്ങൾ ഇതിനകം ചർച്ച ചെയ്ത ശക്തമായ ആസിഡിനും ശക്തമായ ബേസിനുമിടയിൽ ശക്തമായ ആസിഡ് ഉപ്പ് ആയിരിക്കാം, ഉപ്പ് ദുർബലമായ ആസിഡിനും ദുർബലമായ ബേസിനും ഇടയിലാകാം, ഇപ്പോൾ അടുത്ത ചോദ്യം ഇതാണ് p the poh ആസിഡിന്റെ 0.1 മോളാർ ലായനി എച്ച്ക്യു ദുർബല ആസിഡിന്റെ മൂന്ന് മൂല്യമാണ് o ആസിഡിന്റെ f അയോണൈസേഷൻ സ്ഥിരമായ ka , h ok, അതിനാൽ ആസിഡിന് ph നൽകിയിരിക്കുന്നു , k യുടെ മൂല്യം എന്താണെന്ന് നിങ്ങൾ കെയോട് പറയണം, h പ്ലസ് അയോൺ v കേസിൽ തുല്യമാണെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, ഇത് നിങ്ങളുടെ ka ആയും ac, ka എന്നിവയുടെ c ആയും നിങ്ങളാണോ ka , cs എന്നിവ കണക്കാക്കേണ്ടത് അത് പൂജ്യം പോയിന്റ് ഒന്ന് ആണ്, എന്താണ് ph നൽകിയിരിക്കുന്നത് , അതാണ് നിങ്ങളുടെ 3, അതിനാൽ h പ്ലസ് അയോൺ കോൺസൺട്രേഷൻ 1-ൽ നിന്ന് 10-ൽ നിന്ന് പവർ മൈനസ് 3-ൽ നിന്ന് 1-ൽ നിന്ന് 10-ൽ നിന്ന് പവർ മൈനസ് 3-ലേക്ക് vh എന്നത് മൈനസ് ലോഗ് h പ്ലസിന് തുല്യമായതിനാൽ ഇത് പ്ലസ് അയോൺ കോൺസൺട്രേഷൻ ആണ്, അതിനാൽ 1 മുതൽ 10 വരെയുള്ള പവർ മൈനസ് 3 എന്നത് റൂട്ട് k ലേക്ക് 0.1 ലേക്ക് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ka യിൽ നിന്ന് 0.1 എന്നത് 1 മുതൽ 10 വരെയുള്ള പവർ മൈനസ് 6 അല്ലെങ്കിൽ k ഇഷ്ടത്തിന് തുല്യമാണ്. 1 മുതൽ 10 വരെയുള്ള പവർ മൈനസ് 6- നെ 0.1 കൊണ്ട് ഹരിക്കുക, ഇത് 1-ൽ നിന്ന് 10- ന്റെ പവർ മൈനസ് 5-ന് തുല്യമാണ്, ഇപ്പോൾ നമ്മൾ ചെയ്യേണ്ടത്, ദുർബലമായ സെല്ലിനെ ടൈട്രേറ്റ് ചെയ്യുമ്പോൾ, ഒരു പരിഹാരത്തിന്റെ ph കണക്കാക്കുക എന്നതാണ്. ശക്തമായ അടിത്തറ, അതിനാൽ നിങ്ങൾ അടുത്തതായി ചർച്ച ചെയ്യാൻ പോകുന്നത് ദുർബലമായ ആസിഡിന്റെ ടൈറ്ററേഷൻ ആണ്, ശക്തമായ ബേസ് ദുർബലമായ ആസിഡ് , ശക്തമായ ബാസ് evk വിത്ത് അസറ്റിക് ആസിഡ് ആണെന്ന് കരുതുക , നമ്മൾ noh ഉപയോഗിച്ച് ph എങ്ങനെ മാറുമെന്ന് ടൈറ്റേറ്റ് ചെയ്യുമ്പോൾ, അതിന് പോകുന്നതിന് മുമ്പ് ഞാൻ മറ്റൊരു തരം ലായനി നൽകും, അത് ബഫർ സൊല്യൂഷൻ ബഫർ സൊല്യൂഷൻ എന്നറിയപ്പെടുന്നു. ആസിഡിന്റെയോ ബേസിന്റെയോ ചെറിയ സങ്കലനം ഖരപദാർഥങ്ങളുടെ ph- നെ ബാധിക്കില്ല എന്നതുകൊണ്ട് ഞാൻ എന്താണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, ആദ്യം വ്യത്യസ്ത തരം ബഫർ ഉണ്ട്. ശക്തമായ അടിത്തറയാണ് , ഉദാഹരണത്തിന്, അസറ്റിക് ആസിഡ് , ശക്തമായ അടിത്തറയുള്ള ഉപ്പ് , അത് ch3coon ആയിരിക്കാവുന്ന ശക്തമായ അടിത്തറ ഉപയോഗിച്ച് പരിഹരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ദുർബലമായ ആസിഡാണ് , തുടർന്ന് ഇത് ശക്തമായ അടിത്തറയുള്ള അതേ ദുർബലമായ ആസിഡിന്റെ നിങ്ങളുടെ ഉപ്പ് ആണ് , അതിനാൽ നമുക്ക് സംസാരിക്കാം ഈ ലായനി, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഉപ്പ് ഉണ്ട്, നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഉപ്പ് ഉണ്ട്, ഇത് ലയിക്കുന്ന ഉപ്പ് ആയതിനാൽ ഇത് cs ത്രീയെ പൂർണ്ണമായും വേർപെടുത്തുമെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം u മൈനസ് പ്ലസ് na പ്ലസ് , ഇതിന്റെ സാന്ദ്രത എല്ലാ ഉപ്പും നിങ്ങളുടെ വിഘടിത രൂപത്തിലേക്ക്

പോയതിനാൽ c സോളിഡിന് തുല്യമായിരിക്കും, അതിനാൽ ch3co മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രത c ന് തുല്യമായിരിക്കും, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഇത് നിങ്ങളുടെ ആഹ് ദുർബലമായ ആസിഡിന്റെ വിഘടനമായി പരിഗണിക്കുക, ഇത് നിങ്ങളുടെ ch ത്രീ കോ മൈനസ് പ്ലസ് h ആണ് കൂടാതെ ഞാൻ പൂജ്യത്തിൽ cs-ൽ ആരംഭിക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് csh ഒന്ന് മൈനസ് ആൽഫ എഴുതാം, അവിടെ ആൽഫ ഡിസോസിയേഷൻ ഡിഗ്രി നിങ്ങൾക്ക് c alpha c ആൽഫ ലഭിക്കും, കാരണം ഞങ്ങൾക്ക് ch3coo മൈനസ് ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ചിത്രത്തിൽ വരും, അതിനാൽ ഉപ്പിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ സാന്ദ്രത cs3co മൈനസ് c ആൽഫയേക്കാൾ വളരെ കൂടുതലാണ്, അതിനാൽ ch ത്രീ കോ മൈനസ് അയോണിന്റെ സാന്ദ്രത നിങ്ങളുടെ c ആൽഫയും കടൽ ഉപ്പും ആണ്, എന്നാൽ c ആൽഫയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ കടൽ ഉപ്പ് വളരെ ഉയർന്നതാണെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, കാരണം ഇവിടെ ch three co മൈനസ് ദുർബലമായ ആസിഡിൽ നിന്നാണ് ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്നത്. അതിനാൽ ഉപ്പിൽ നിന്ന് വരുന്ന cs3co മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രതയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇതിന്റെ അളവ് എല്ലായ്പ്പോഴും വളരെ നിസ്സാരമായിരിക്കും. c ന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ നമ്മൾ വീണ്ടും എഴുതുകയാണെങ്കിൽ ca3cooh cs3co മൈനസ് പ്ലസ് എച്ച് പ്ലസ് സന്തുലിതാവസ്ഥയിൽ സന്തുലിതാവസ്ഥയിൽ നമുക്ക് c 1 മൈനസ് ആൽഫയുണ്ട് , ഇതാണ് നിങ്ങളുടെ കടൽ ഉപ്പ് , ഇതാണ് സി ആൽഫ അല്ലെങ്കിൽ എച്ച് പ്ലസ് അയോൺ സാന്ദ്രത , ഇതും ഏതാണ്ട് തുല്യമാണ് അസറ്റിക് ആസിഡ് വളരെ ദുർബ്ബലമായ ആസിഡായതിനാൽ ആൽഫ ഒന്നിനെക്കാൾ വളരെ ചെറുതാണ് , അതിനാൽ നമുക്ക് കേ എസി ഡിസോസിയേഷൻ കോൺസ്റ്റന്റ് എന്നെഴുതിയാൽ സി വൺ മൈനസ് ആൽഫ കേക്കിന് ഏതാണ്ട് തുല്യമാണെന്ന് എഴുതാം. പ്ലസ് stks കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ch three coh ആണെങ്കിൽ ഇത് c ഉപ്പിന് h പ്ലസ് y ആയി തുല്യമാണെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, ഇത് cac ന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ആസിഡ് ഡിസോസിയേഷൻ സ്ഥിരമായ ka എന്നത് c ഉപ്പിന് തുല്യമാണ് h പ്ലസ് ccac കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ
അങ്ങനെ എനിക്ക് വേണമെങ്കിൽ എച്ച് പ്ലസ് ഇരുമ്പിന്റെ സാന്ദ്രത കണക്കാക്കാൻ ഇത് കാ ആസിഡിലേക്ക് സി ആസിഡിലേക്ക് സി സോൾഡ് സി സോൾഡ് ഓകെ, അതിനാൽ ഐ മൈനസ് ലോഗ് എച്ച് പ്ലസ് മൈനസ് ലോഗ് എച്ച് പ്ലസ് ചെയ്താൽ പിഎച്ച് നിങ്ങളുടെ മൈനസ് ലോഗ് കാ മൈനസ് ലോഗ് ആസിഡും ലോഗ് ഉപ്പും തുല്യമാണ് ഇത് പി h എന്നത് pkapka പ്ലസ് ലോഗിന് തുല്യമാണ്, ഇത് s മുഖേന പരിഹരിച്ച s കൊണ്ട് പരിഹരിച്ചതാണ് , ഇത് ബഫറിനായുള്ള ഒരു പ്രശസ്ത ഹെൻഡേഴ്സൺ ആൻഡേഴ്സൺ ഹാസൽബാക്ക് സമവാക്യമാണ്, അതിനാൽ pk ഉപയോഗിച്ച് നമുക്ക് ph കണക്കാക്കാം , നിങ്ങൾക്ക് ഉപ്പിന്റെ സാന്ദ്രതയും s ന്റെ സാന്ദ്രതയും അറിയാമെങ്കിൽ അടുത്ത ഐ. നിങ്ങളുടെ ടൈറ്ററേഷൻ ചർച്ച ചെയ്യും , അതിനാൽ നമുക്ക് ദുർബലമായ ആസിഡിന്റെ ടൈറ്ററേഷനിലേക്ക് മടങ്ങാം. നമ്മൾ നോക്കുന്നത് ph- ലെ മാറ്റമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് 50 മില്ലി 50 മില്ലി അല്ലെങ്കിൽ 0.1 മോളാർ അസറ്റിക് ആസിഡ് അസറ്റിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കാം , തുടർന്ന് 50 മില്ലി 0.1 മോളാർ നിങ്ങളുടെ നോഹ്ക്ക് അസറ്റിക് ആസിഡ് അസറ്റിക് വേണ്ടി ടൈറ്റേറ്റ് ചെയ്യാം. ആസിഡ് നിങ്ങളുടെ ഒരു പോയിന്റ് ഏകദേശം ഒരു പോയിന്റ് എട്ട് മുതൽ പത്ത് വരെ പവർ മൈനസ് പത്ത് മുതൽ പവർ മൈനസ് അഞ്ച് പത്ത് മുതൽ പവർ മൈനസ് അഞ്ച് മോൾ വരെ ലിറ്ററിന് അതിനാൽ ആദ്യം ഞങ്ങൾ ഈ ലായനി ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കും 50 മില്ലി 0.1 മോളാർ അസറ്റിക് ആസിഡ് അതിനാൽ എൻഎച്ച് ചേർക്കുന്നതിന് മുമ്പ് ചേർക്കുന്നതിന് മുമ്പ് ഞങ്ങൾക്ക് 50 മില്ലി 0.1 മോളാർ അസറ്റിക് ആസിഡ് ലായനി ഉണ്ടായിരിക്കും , കൂടാതെ pka എന്നത് നിങ്ങളുടെ മൈനസ് ലോഗിന് തുല്യമാണെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, ഒരു പോയിന്റ് എട്ട് മുതൽ പത്ത് വരെയുള്ള പവർ മൈനസ് അഞ്ച് , ഇത് 4.73 ന് ഏതാണ്ട് തുല്യമാണ്, 4.73 ന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ഇതിന്റെ ph എങ്ങനെ കണക്കാക്കാം, അതിനാൽ ഇത് vkc ആണെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ h പ്ലസ് നിങ്ങളുടെ ഈ c ac യുടെ കോൺസൺട്രേഷനിലേക്ക് ka നൽകും , അതിനാൽ ലോഗ് h പ്ലസ് എന്നത് മൈനസ് ആണ് മൈനസ് ലോഗ് എച്ച് പ്ലസ് എന്നത് മൈനസ് ഹാഫ് ലോഗ് കയ്ക്കും മൈനസ് ഹാഫ് ലോഗിനും തുല്യമാണ് , അതിനാൽ ആസിഡ് ആസിഡ് കോൺസൺട്രേഷനും മൈനസ് ലോഗ് എച്ച് ആണ് പിഎച്ച് പകുതി പികയും മൈനസ് ലോഗ് എച്ച് നിങ്ങളുടെ 0.1 ന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ പികെയുടെ മൂല്യം എന്താണെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം . ലോഗ് 0.1 അതിനാൽ നമുക്ക് ലായനിയുടെ ph ലായനിയുടെ ph കണക്കാക്കാം ഇപ്പോൾ അടുത്ത ഘട്ടം ഞങ്ങൾ ചെയ്യുന്നത് ഞങ്ങൾ നിങ്ങളുടെ നോയ്സ് സൊല്യൂഷൻ ചേർക്കാൻ തുടങ്ങി എന്നതാണ്. നിങ്ങളുടെ നോയ്സ് സൊല്യൂഷൻ ഞങ്ങൾ ചേർക്കാൻ തുടങ്ങി. നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഉണ്ട് cetic acid plus noh , നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് നിങ്ങളുടെ c ch3coo na പ്ലസ് രണ്ട് ആണ് ഞങ്ങൾ 5 മില്ലിമോൾ അസറ്റിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ചാണ് ആരംഭിച്ചത് , ഞങ്ങൾ 0.1 ൽ 10 ചേർത്തു , അതായത് നിങ്ങളുടെ 1 മില്ലിമോൾ നോഹാണ്, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് അഞ്ച് മൈനസ് ഒന്ന് ലഭിക്കും, അതായത് നാല് മില്ലി മോൾ , ഇത് പൂജ്യമാണ് , എത്ര ഉപ്പ് രൂപം കൊള്ളുന്നു മില്ലിമോൾ ശരി, അതിനാൽ എല്ലാ നോഹും അസറ്റിക് ആസിഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ഒരു മില്ലിമോൾ നൽകും , പിന്നെ ഇത് എന്താണ് ലായനിയിൽ നിങ്ങൾക്ക് നാല് മില്ലിമോളാർ അസറ്റിക് ആസിഡും നിങ്ങളുടെ സോഡിയം അസറ്റേറ്റിന്റെ ഒരു മില്ലിമോളും ഉണ്ട്, അതിനാൽ വീണ്ടും നോക്കൂ, ഞങ്ങൾ 50 മില്ലി 0.1 ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിച്ചു. മോളാർ അസറ്റിക് ആസിഡ് എന്താണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് നമുക്ക് അഞ്ച് മില്ലിമോൾ അസറ്റിക് ആസിഡ് സോളിഡുകളുണ്ടെന്ന് ഞങ്ങൾ പത്ത് മില്ലി സീറോ പോയിന്റ് വൺ മോളാർ നോഹ് ചേർത്തു, പത്ത് സീറോ പോയിന്റ് ഒന്ന് നോഹിന്റെ ഒരു മില്ലിമോൾ ആണ് അവ പൂർണ്ണമായും പ്രതികരിക്കും noh പൂജ്യത്തിലേക്ക് പോകും, ിനാൽ നിങ്ങളുടെ ഒ ു മില്ലിമോൾ അസറ്റിക് ആസിഡ് ഒ ു മില്ലി മോൾ അ ോസുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു മില്ലിമോൾ സ ഡിയം അസറ്റേറ്റ് നൽകും, അവശേഷിക്കുന്നത് നാല് മ ല്ലിമോൾ അസറ്റിക് ആസിഡാണ്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ന ുക്ക് പരിഹാരമുണ്ട്. നാല് മില്ലിമോൾ അസറ്റിക് ആസിഡും ഒരു മില്ലിമോളാർ സോഡിയം അസറ്റേറ്റും ഉള്ളതിനാൽ നമുക്ക് ആൻഡേഴ്സൺ ഹാസൽബാക്ക് സമവാക്യം പ്രയോഗിക്കാം , അത് ph എന്നത് pka പ്ലസ് ലോഗിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ph എന്നത് pk ന് തുല്യമാണ്,

അതായത് നാല് പോയിന്റ് ഏഴ് മൂന്ന് പ്ലസ് ലോഗ് ഉപ്പ് സാന്ദ്രത കണക്കാക്കാൻ പ്രയോഗിക്കുക ഏകാഗ്രത മില്ലിമോളിൽ വോളിയത്തിൽ വോളിയം കൊണ്ട് ഹരിച്ചത് മില്ലി മോളാണ് വെറും 1 60 ആണ്, അതിനാൽ ഇത് 1 by 60 ആണ് , ആസിഡ് എന്നത് ആസിഡിന്റെ അളവ് നാല് മില്ലിമോൾ ആണ്, അതിനാൽ നാലിനെ നിങ്ങളുടെ അറുപത് കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ഇത് നാല് പോയിന്റ് ഏഴ് മൂന്ന് പ്ലസ് ലോഗ് ഒന്ന് നാല് അല്ലെങ്കിൽ si നാല് പോയിന്റ് ഏഴ് മൂന്ന് മൈനസ് ലോഗ് നാല് മൈനസ് ലോഗ് നാല് എന്ന് എഴുതാം ch 3 ch പ്ലസ് naoh ന്യൂട്രലൈസേഷൻ പ്രതികരണം സംഭവിക്കും, നിങ്ങൾക്ക് ch ത്രീ കോന പ്ലസ് ടു പ്ലസ് s രണ്ട് ലഭിക്കും, നിങ്ങൾക്ക് ലായനിയിൽ അഞ്ച് മില്ലിമോൾ അസറ്റിക് ആസിഡും രണ്ട് പോയിന്റ് അഞ്ച് മില്ലി മോളും നോഹിന്റെ ലായനിയിൽ ഉണ്ടായിരുന്നു, പ്രതികരണത്തിന് മുമ്പ് പ്രതികരണം സംഭവിക്കുമെന്ന് കരുതുക. ഉപ്പിലേക്ക് പോകും , ് പരിമിതപ്പെടുത്തുന്ന റ യാജന്റ് ആയതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് പോയിന്റ് അഞ്ച് മ ല്ലിമോൾ നോഹ് ഉള്ളതിനാൽ ഇത് 2.5 മില്ലി അ ിഡിക് കെസിയുമായി ഇടപഴകുകയും നിങ്ങൾക്ക് 2.5 മില്ലിമോൾ സ ഡിയം അസറ്റേറ്റ് നൽകുകയും ചെയ്യും, ഇ ിടെ അവശേഷിക്കുന്നത് 5 മൈനസ് 2.5 എന്നത് 2.5 ആ ്. അസിഡിക് ആസിഡിന്റെ മില്ലിമോൾ , അങ്ങനെ വീണ്ടും ph ഹെൻഡേഴ്സൺ ഹാസൽബാക്ക് സമവാക്യം ഉപയോഗിച്ച് കണക്കാക്കാം pka പ്ലസ് ലോഗ് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് പരിഹരിച്ചിരിക്കുന്നു , pk അസറ്റിക് ആസിഡിന് നാല് പോയിന്റ് ഏഴ് മൂന്ന് ആണ്, അതിനാൽ രണ്ട് പോയിന്റ് അഞ്ച് ബൈ രണ്ട് പി.ഒ. int അഞ്ച് അതെ നിങ്ങൾക്ക് എഴുപത്തിയഞ്ചാൽ ഹരിക്കാം, നിങ്ങൾക്ക് ഏകാഗ്രത വേണം, പക്ഷേ ഇവിടെ വോളിയം പ്രശ്നമല്ലെന്ന് ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞതുപോലെ , കാരണം ന്യൂമറേറ്ററിലും ഡിനോമിനേറ്ററിലും രണ്ടും വോളിയം അനുസരിച്ച് ഹരിക്കപ്പെടും, അവ ശരിയാക്കും, അതിനാൽ നമുക്ക് ലഭിക്കുന്നത് നാല് പോയിന്റ് ഏഴ് മൂന്ന് പ്ലസ് ആണ് ലോഗ് വണ്ണും ലോഗ് വണ്ണും പൂജ്യമല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല, അതിനാൽ നാല് പോയിന്റ് ഏഴ് മൂന്ന്, അതിനാൽ ടൈറ്ററേഷൻ കേസുകളിൽ ഒരു ph-ന് ph കണക്കാക്കുന്ന രീതി ഇതാണ് ശരി, അതിനാൽ ലായനിയിൽ ദുർബലമായ ആസിഡ് മാത്രമേ അവശേഷിക്കുന്നുള്ളൂ എന്ന് ആദ്യം നിങ്ങൾ അറിയേണ്ടതുണ്ട്. നിങ്ങൾക്ക് ശക്തമായ അടിത്തറയുള്ള ദുർബലമായ ആസിഡും ദുർബലമായ ആസിഡിന്റെ ഉപ്പും ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആദ്യം മനസ്സിലാക്കേണ്ട കാര്യങ്ങൾ ഇതാണ്, അപ്പോൾ മാത്രമേ നിങ്ങൾക്ക് നിങ്ങളുടെ പിഎച്ച് കണക്കുകൂട്ടൽ എന്ന ആശയം പ്രയോഗിക്കാൻ കഴിയൂ , അതിനാൽ ഇപ്പോൾ മറ്റൊരു കേസ് എടുക്കുക 50 മില്ലി 0.1 മോളാർ ആക്ട് kc നിങ്ങൾ 50 മില്ലി 0.1 മോളാർ നോഹ് ചേർക്കുന്നു, അതിനാൽ തുല്യ അളവ് ചേർക്കുന്നത് എന്ത് സംഭവിക്കുമെന്ന് നമുക്ക് നോക്കാം ഇവിടെ നമുക്ക് അസറ്റിക് ആസിഡ് ഉണ്ടെന്നും നിങ്ങൾ H ചേർത്തിട്ടില്ലെന്നും അത് സോഡിയം അസറ്റേറ്റും നിങ്ങളുടെ സോഡിയം അസറ്റേറ്റും പ്ലസ് യോയും നൽകും നിങ്ങളുടെ വെള്ളം അതിനാൽ ഇത് ലളിതമായ ആസിഡ് അധിഷ്ഠിത പ്രതിപ്രവർത്തനമാണ് ആസിഡ് പ്ലസ് ബേസ് നിങ്ങൾക്ക് ഉപ്പും വെള്ളവും നൽകുന്നു . അഞ്ച് മില്ലിമോൾ അസറ്റിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾ ആരംഭിച്ച അഞ്ച് മില്ലി മോൾ നോഹും പൂജ്യവും ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിച്ചു, അതിനാൽ പ്രതികരണം സംഭവിക്കുമ്പോൾ എല്ലാം സജീവമാണ്, സോഡിയം ഉപ്പിലേക്ക് പോകില്ല. അതിനാൽ അവശേഷിക്കുന്നത് ഈ സീറോ മോളിന്റെ പൂജ്യം മോളും സോഡിയം അസറ്റേറ്റിന്റെ അഞ്ച് മില്ലി മോളും ആണ്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഒരു ലായനിയിൽ നമുക്ക് അഞ്ച് മില്ലി മോൾ gh ത്രീ കോൺ ഉണ്ട് , മൊത്തം വോളിയം നൂറിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ഉണ്ടെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടു. നൂറ് മില്ലി ലായനിയിൽ അഞ്ച് മില്ലി മോൾ സോഡിയം അസറ്റേറ്റഡ് ലായനി, നൂറ് മില്ലി ലായനിയിൽ അഞ്ച് മില്ലി മോൾ സോഡിയം അസറ്റേറ്റ് ഉണ്ട്, അതിനാൽ സാന്ദ്രത ഉപ്പിന്റെ സാന്ദ്രത അഞ്ച് നൂറ് പോയിന്റ് പൂജ്യം അഞ്ച് മോളാർ കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ഇപ്പോൾ എന്താണ് h പ്ലസ് അയോൺ കോൺസൺട്രേഷൻ, അതിനാൽ ഇത് വെറും vkc യുടെ ഉപ്പും ശക്തമായ അടിത്തറയും ആണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ആൽക്കലൈൻ ലായനി ആയിരിക്കും കൂടാതെ നിങ്ങൾക്ക് ഓ മൈനസ് ഇരുമ്പ് ഉണ്ട്, റൂട്ടിന് കീഴിൽ സി സോൾവ് സിയിലേക്ക് kh ന് തുല്യമാണ് കൂടാതെ kh എന്നത് kw എന്നത് kw കൊണ്ട് kw കൊണ്ട് k ആയി c ആയി പരിഹരിക്കപ്പെടും, അതിനാൽ poh എന്നത് പകുതി pkw മൈനസ് ഹാഫ് pka മൈനസ് ഹാഫ് ലോഗ് സാൾട്ട് കോൺസൺട്രേഷൻ ലോഗിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങളുടെ 7 മൈനസ് പകുതി pk ആണ് പകുതി 4.73 ഒരു മൈനസ് ഹാഫ് ലോഗ് ഉപ്പ് സാന്ദ്രത , ഉപ്പ് സാന്ദ്രത 0.05 ആണ് ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് പോഹ് ലഭിക്കും, പോഹിൽ നിന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ph ph എന്നത് പതിനാല് മൈനസ് പി ഫോർക്ക് തുല്യമാണെന്ന് കണക്കാക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇത് കണക്കാക്കാം, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ന്യൂട്രലൈസേഷൻ സംഭവിച്ചു, നിങ്ങൾ 50 മില്ലി സോഡിയത്തിലേക്ക് 50 മില്ലി നോയിസ് ചേർത്തു, അതിനാൽ അസറ്റിക് ആസിഡ് മിക്കവാറും എല്ലാ ആസിഡും നിങ്ങളുടെ മണ്ണിലേക്ക് പോയി, എല്ലാ ആസിഡും ഉപ്പായി പോയി, തുളസിയിൽ അസിഡിറ്റി അവശേഷിക്കുന്നില്ല, നോഹ് കൂടി ചേർത്താൽ , 10 മില്ലി നോഹ് ചേർത്തിട്ടുണ്ടെന്ന് കരുതുക, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ 50 മില്ലി 0.1 മോളാർ ഉള്ള ഒരു ലായനിയാണ് കൈകാര്യം ചെയ്യുന്നത്. അസറ്റിക് ആസിഡും 60 മില്ലി സീറോ പോയിന്റ് വൺ മോളാർ നോയും, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ വീണ്ടും ഒരു പ്രതികരണം cs ത്രീ കോഹ് പ്ലസ് നോഹ് എന്നെഴുതിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് ch ത്രീ കൂനയും വെള്ളവും നൽകുന്നു, ഞങ്ങൾ അഞ്ച് മില്ലിമോളിൽ ആരംഭിച്ചു , ഇത് ആറ് മില്ലിമോൾ പൂജ്യം പൂജ്യമാണ് ഇപ്പോൾ ശബ്ദമില്ല. ഓംഗർ ലിമിറ്റിംഗ് ഏജന്റ് അസറ്റിക് ആസിഡ് വീണ്ടും വായുവിനെ പരിമിതപ്പെടുത്തുന്നു , ഇത് പൂർണ്ണമായും ഉപ്പിലേക്ക് പോകും, ിനാൽ അവശേഷിക്കുന്നത് ഒരു മില്ലി മോൾ നോഹാണ്, ന ങ്ങൾക്ക് അ ്ച് മില്ലി മോൾ സ ഡിയം അസറ്റേറ്റും വെള്ളവും കൂടാതെ വെള്ളവും ഉ ്ട്. ബേസ് സ്ട്രോങ്ങ് ബേസ് ഞങ്ങൾക്ക് ശക്തമായ ബേസ് noh ഉം naoh ഉം ഉണ്ട്, ഞങ്ങൾക്ക് ch3coon ആയ ഉപ്പ് ഉണ്ട്, അതിനാൽ നമുക്ക് നോഹും ഉപ്പും ഉണ്ട് , ഈ ഉപ്പ് ദുർബലമായ ആസിഡും ശക്തമായ അടിത്തറ ശക്തമായ അടിത്തറയുമാണ്, എന്നാൽ h ഇല്ലാത്തതിനാൽ ഇത് നിങ്ങളുടെ ജലവിശ്ലേഷണത്തെ പൂർണ്ണമായും വിഘടിപ്പിക്കുന്നു. പൂർത്തിയായിട്ടില്ല, അതിനാൽ മിക്കവാറും എല്ലാ ഓ മൈനസ് അയോണുകളും ഈ അടിത്തറയിൽ നിന്ന് വരും , ഇത് നിങ്ങളുടെ ഒരു മില്ലിമോളല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല, ഒരു മില്ലിമോൾ അവശേഷിക്കുന്നുവെന്നും നിങ്ങളുടെ

അളവ് 50 മില്ലി അസറ്റിക് ആസിഡും നിങ്ങളുടെ 60 മില്ലി ബേസ് നോയിസിന്റെ 60 മില്ലിയും ആണെന്നും ഞങ്ങൾക്കറിയാം. 110 , ഓ മൈനസ് അയോൺ കോൺസൺട്രേഷൻ എന്താണെന്ന് അറിഞ്ഞുകഴിഞ്ഞാൽ നമുക്ക് മൈനസ് ലോഗ് എച്ച് മൈനസ് അയോൺ കണക്കാക്കാം , ഇത് പോഹ് അല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല, പിഎച്ച് 14 മൈനസ് പോയ്സിൽ നിന്ന് കണക്കാക്കാം, അതിനാൽ w എപ്പോൾ ph കണക്കാക്കുന്നത് ഇതാണ്. ശക്തമായ ആസിഡുള്ള e titrate ah vkc സമാനമായ ഒരു കണക്കുകൂട്ടൽ a ഉപയോഗിച്ച് ചെയ്യാം. അവസാന ബിന്ദു വരെ പൂജ്യം പോയിന്റ് ഒരു മോളാർ ഹെക്ടർ ഉപയോഗിച്ച് ടൈട്രേറ്റ് ചെയ്തിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ha എന്നാൽ ദുർബലമായ ആസിഡ് k എന്നത് k എന്നതിനർത്ഥം h അഞ്ച് പോയിന്റ് ആറ് മുതൽ പത്ത് വരെ പവർ മൈനസ് ആറ് വരെ, അതായത് നിങ്ങളുടെ h എന്നത് ദുർബലമായ ആസിഡ് ഡിഗ്രി ഹൈഡ്രോളിസിസ് എന്നതിനെ അപേക്ഷിച്ച് കുറവാണ്. ഒരെണ്ണവുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഒന്ന് വളരെ കുറവാണ്, അപ്പോൾ അവസാന പോയിന്റിലെ അവസാന പോയിന്റിൽ ഫലമായുണ്ടാകുന്ന ലായനിയുടെ ph കണക്കാക്കണം, അതിനാൽ പൂജ്യം പോയിന്റ് ഒന്ന് മോളാർ അതിൽ പൂജ്യം പോയിന്റ് ഒരു മോളാർ ഹെക്ടറിൽ ടൈട്രേറ്റ് ചെയ്തിരിക്കുന്നു , h ന്റെ അവസാന പോയിന്റ് k അഞ്ച് വരെ പോയിന്റ് ആറ് മുതൽ പത്ത് വരെ പവർ മൈനസ് ആറ് , ജലവിശ്ലേഷണത്തിന്റെ ഡിഗ്രി ഒന്നിനെ അപേക്ഷിച്ച് കുറവാണ് , അതിനാൽ അവസാന പോയിന്റ് വരെ നിങ്ങൾ പോയിന്റ് വൺ മോളാർ നോ പോയിന്റ് വൺ മോളാർ ഹെ കാണും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് എച്ച് പ്ലസ് ഹെ ഇല്ല, നിങ്ങൾക്ക് na പ്ലസ് എസ് രണ്ട് നൽകുന്നു , അതിനാൽ ഞങ്ങൾ പൂജ്യം ചേർക്കുന്നു പോയിന്റ് വൺ മോളാർ സീറോ പോയിന്റ് വൺ മോളാർ , ഇത് അവസാന പോയിന്റ് വരെ നൽകുന്നുണ്ടെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, അതിന്റെ അർത്ഥമെന്താണ് , ഞാൻ ഇതിന്റെ xml-ൽ ആരംഭിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഞാൻ Hh-ന്റെ xml-ൽ ചേർക്കണം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ പ്രതികരണം naoh പ്ലസ് ഹ നിങ്ങൾക്ക് naa പ്ലസ് ജലം നൽകുന്നു, ഞങ്ങൾ പൂജ്യം പോയിന്റ് xml ന്റെ സീറോ പോയിന്റ് xml ലാണ് ആരംഭിച്ചത് , തുടർന്ന് ഞങ്ങൾ പൂജ്യം പോയിന്റ് ഒന്നിന്റെ xml ഉപയോഗിച്ച് ടൈറ്റനിംഗ് ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ 0.1 molar h ന്റെ x ml ചേർക്കുമ്പോൾ നമുക്ക് അവസാന പോയിന്റ് ലഭിക്കും. 0 0 ശേഷിക്കും , എത്ര മില്ലിമോൾ ലഭിക്കും , രണ്ട് പ്രകാരം നമുക്ക് മില്ലി മോൾ ലഭിക്കും noh നിങ്ങൾക്ക് പോയിന്റ് വൺ x മില്ലി മോൾ എന്ന ഹെക്ടറുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നു, അതിനാൽ ലായനിയിൽ ഞങ്ങൾക്ക് ഉപ്പ് മാത്രമേയുള്ളൂ , ലായനിയിൽ ഞങ്ങൾക്ക് ഉപ്പ് മാത്രമേയുള്ളൂ , ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി നിങ്ങളുടെ ദുർബലമായ ആസിഡിന്റെ ഉപ്പും ശക്തമായ അടിത്തറയും ശക്തമായ അടിത്തറയുമാണ്. ഇതാണ് മില്ലി മോൾ nnaa യുടെ സാന്ദ്രത എത്രയായിരിക്കും , ഇത് നിങ്ങളുടെ മോളായിരിക്കും മൊത്തം വോളിയം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ആകെ വോളിയം x പ്ലസ് x രണ്ട് x

അങ്ങനെ പൂജ്യം പോയിന്റ് ഒന്ന് രണ്ടായി ഹരിച്ചാൽ പോയിന്റ് പൂജ്യം അഞ്ച് സോഡിയത്തിന്റെ മോളാർ ആണ്, ഇത് നമ്മൾ സാന്ദ്രത അറിഞ്ഞുകഴിഞ്ഞാൽ അതിനാൽ നമുക്ക് ദുർബലമായ ആസിഡിന്റെ ഉപ്പും ശക്തമായ അടിത്തറയും ഉണ്ട്, കാരണം ഇത് ശക്തമായ അടിത്തറയുടെ ഉപ്പ് ആയതിനാൽ നമുക്ക് h മൈനസ് അയോണായി കണക്കാക്കാം ഈ സമവാക്യം kh കടൽ ഉപ്പ് , kh എന്നത് kw എന്നത് ka, കാരണം ഇത് ദുർബലമായ ആസിഡ് ഉപ്പ് , കടൽ ഉപ്പ് എന്നിവയുടെ ഉപ്പ് ആണ്. ഇത് kw എന്നത് ka കൊണ്ട് പൂജ്യം പോയിന്റ് പൂജ്യം അഞ്ചാക്കി മാറ്റുന്നു, അതിനാൽ poh എന്നത് pkw ഹാഫ് pkw മൈനസ് ഹാഫ് pkbpka , മൈനസ് ഹാഫ് ലോഗ് 0.05 എന്നിവയ്ക്ക് തുല്യമായിരിക്കും, ഇത് നിങ്ങളുടേതിൽ നിന്നാണ് വരുന്നത് , ഞാൻ മൈനസ് ലോഗ് OS മൈനസ് ചിഹ്നം എടുത്താൽ ഇത് ഇതിന് തുല്യമായിരിക്കും മൈനസ് ഹാഫ് ലോഗ് kw പ്ലസ് ഹാഫ് ലോഗ് എ മൈനസ് ഹാഫ് ലോഗ് സി സോൾവ് , മൈനസ് ലോഗ് കെഡബ്ല്യു തുല്യം പികെഡബ്ല്യു മൈനസ് ലോഗ് ക തുല്യമാണ് പികെഡബ്ല്യു , അതിനാൽ നമുക്ക് പകുതി പികെഡബ്ല്യു മൈനസ് ഹാഫ് പികെയും മൈനസ് ആർ ലോഗ് സിയും ഈ സമവാക്യം ഉപയോഗിച്ച് പരിഹരിക്കുന്നു വൈ നിങ്ങൾക്ക് poh കണക്കാക്കാം , അതിൽ നിന്ന് നമുക്ക് ലായനിയുടെ pph ലായനിയുടെ pph കണക്കാക്കാം. 10 മൈനസ് 5 വീണ്ടും നിങ്ങൾ കാണുന്നത് 50 ml ഉം 50 ml ഉം ഒരേ മോളാറാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ vkc dan vkc ന്റെ ഉപ്പ് ഉപയോഗിച്ച് അവസാനിക്കുന്നു, ഒരു ശക്തമായ അടിത്തറ ഒരു ശക്തമായ അടിത്തറയാണ് , കൂടാതെ kh ഉപയോഗിച്ച് c ഉപ്പ് kh ആയി നിങ്ങളുടെ ശബ്ദം മൈനസ് ഇരുമ്പ് കണക്കാക്കാം kh എന്നത് kw ബൈ ka ആക്കി c യിലേക്ക് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഓ മൈനസ് അയോൺ കോൺസൺട്രേഷൻ കണക്കാക്കിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് h പ്ലസ് അയോൺ കോൺസൺട്രേഷൻ കണക്കാക്കാം, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ലായനിയുടെ ph യുടെ ph ലഭിക്കും, അതിനാൽ രണ്ട് പരിഹാരങ്ങൾ വരുമ്പോൾ ph എങ്ങനെ കണക്കാക്കാം എന്നതാണ് ഇന്ന് നമ്മൾ കണ്ടത് മിക്സഡ് ഒന്ന് ആസിഡ് മറ്റൊന്ന് ബേസ് ആണ് , ഞങ്ങൾ കണക്കാക്കിയത് ഒരു ലായനിയുടെ ph യുടെ ph ആണ്, ഇത് ശക്തമായ അടിത്തറയുള്ള ആസിഡിന്റെ ടൈറ്ററേഷനിൽ നിന്നും ദുർബലമായ ആസിഡിന്റെ ഫലമായുണ്ടാകുന്നതാണ് നന്ദി