അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യാൻ പോകുന്ന അടുത്ത വിഷയം കൊളിഗേറ്റീവ് പ്രോപ്പർട്ടി ആണ് , ഒരു ലായനിയിലെ നീരാവി മർദ്ദം ശുദ്ധമായ ലായകത്തിന്റെ നീരാവി മർദ്ദത്തേക്കാൾ കുറവാണെന്നും ഈ ബന്ധത്തിന് റോൾസ് നിയമമാണ് ലായകത്തിന്റെ നീരാവി മർദ്ദം നൽകുന്നതെന്നും ഞങ്ങൾ ഇതിനകം മനസ്സിലാക്കിയിട്ടുണ്ട്. ലായനിയിൽ ശുദ്ധമായ ലായകത്തിന്റെ നീരാവി മർദ്ദം കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ ലായകത്തിന്റെ മോൾ അംശമാണ് നൽകുന്നത് , തീർച്ചയായും നീരാവി മർദ്ദത്തിലെ മാറ്റത്തെ ശുദ്ധമായ ലായകത്തിന്റെ നീരാവി മർദ്ദം മൈനസ് ആഹ് നീരാവി മർദ്ദം എന്ന് എഴുതാം. p 1 0 മൈനസ് x 1 p 1 0, ഇത് p 1 0 1 മൈനസ് x 1 ന് തുല്യമാണ് , ഇത് x 1 എന്നത് ലായകത്തിന്റെ മോൾ ഫ്രാക്ഷൻ ആണെന്ന് നമുക്കറിയാം, അതിനാൽ 1 മൈനസ് x 1 എന്നത് ലായകത്തിന്റെ മോൾ അംശമാണ് അതിനാൽ നമുക്ക് p 1 0 x ലഭിക്കും 2 ബൈനറി ah ലായനിയിലെ x2 എന്നത് ആ ലായക ലായകത്തിന്റെ ah മോളിന്റെ അംശമാണ്, കൂടാതെ ഒന്നിലധികം ഘടകങ്ങൾ ലായനിയിൽ ലഭ്യമാണെങ്കിൽ, ഇത് എല്ലാ ലായനികളുടെയും മോളിന്റെ അംശമാണ്, അടിസ്ഥാനപരമായി നമ്മൾ ഒരു മോൾ ചേർക്കാൻ പോകുന്നു. ഓരോന്നിന്റെയും അംശം mponent, തുടർന്ന് അത് ചേർക്കുക, ഞങ്ങൾ ഇതിനെ x2 എന്ന് വിളിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഡെൽറ്റ p x2 മായി നേരിട്ട് ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് ഇത് ഡെൽറ്റ p എന്ന് എഴുതാം p1 0 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ x 2 x 2 ന് തുല്യമാണ് ലായനിയിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ലായനിയുടെ മോൾ അംശം. ലായനിയുടെ മോളുകളെ ലായനിയിലെ മൊത്തത്തിലുള്ള മോളുകളുടെ എണ്ണം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ഈ x 2 എഴുതാം . u ഡെൽറ്റ p എന്ന സമവാക്യം നമ്മൾ ഇവിടെ നിർവചിച്ചിരിക്കുന്നത് p വൺ പൂജ്യം മൈനസ് p ഒന്ന് p 1 0 കൊണ്ട് ഹരിക്കുകയും ന്യൂമറേറ്ററിൽ നിന്ന് ഡിനോമിനേറ്റർ കുറയ്ക്കുകയും n 1 ന് തുല്യമായി n 2 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ p1 0 മൈനസ് p1 p1 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ഈ സമവാക്യവും ലഭിക്കും അജ്ഞാത ലായനിയുടെ തന്മാത്രാ ഭാരം നിർണ്ണയിക്കാൻ ഉപയോഗിക്കാം , ആ ലായനിയിൽ എന്താണ് ഉള്ളതെന്ന് നമുക്ക് അറിയില്ലെങ്കിൽ, ലായനിയുടെ തന്മാത്രാ ഭാരം ഇനിപ്പറയുന്ന രീതിയിൽ കണക്കാക്കാൻ നമുക്ക് ഈ സമവാക്യം ഉപയോഗിക്കാം, അതിനാൽ n2 മോളുകളുടെ എണ്ണമാണ് ലായനിയായതിനാൽ ഇത് s ന്റെ ഭാരമായി നിർവചിക്കപ്പെടുന്നു olute ലായനിയുടെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ, ലായനിയിലെ ലായകത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ലായനിയിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ലായകത്തിന്റെ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ , ലായനിയിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ലായകത്തിന്റെ ഭാരം നമുക്ക് ഇതിനകം തന്നെ അറിയാം, കൂടാതെ തന്മാത്രാ ഭാരം കണക്കാക്കാൻ ഈ വിവരങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കാം. സൊല്യൂട്ട് ശരി നമുക്ക് ഒരു വ്യായാമം ചെയ്യാം, അതിനാൽ ഇത് പാഠപുസ്തകത്തിൽ നിന്നുള്ള ഒരു ഉദാഹരണമാണ്, ആഹ് ഞാൻ ഈ പ്രശ്നം ചെയ്യാൻ പോകുന്നു, ഒരു നിശ്ചിത താപനിലയിൽ ശുദ്ധമായ ബെൻസീനിന്റെ നീരാവി മർദ്ദം 0.850 ബാർ ആണ്, അതിനാൽ ബാൻഡ് ജീനിന് നമുക്ക് ശുദ്ധമായ നീരാവി മർദ്ദം നൽകുന്നു 0.5 ഗ്രാം ഭാരമുള്ള ഒരു അസ്ഥിരമല്ലാത്ത നോൺ-ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് ഖരാവസ്ഥയിൽ ഒരു നിശ്ചിത ഊഷ്മാവിൽ p 1 0 മുതൽ 0.85 0 ബാർ വരെയാകാം, ഇത് എന്താണെന്ന് നമുക്കറിയില്ല, ഈ ലായനിയിൽ 0.5 ഗ്രാം ചേർക്കുന്നു . ബെൻസീൻ, എത്ര ബെൻസീൻ 39 ഗ്രാം ബെൻസീൻ, അതിനാൽ നമുക്ക് uh ലായനിയുടെ പിണ്ഡം നൽകുകയും ഈ അജ്ഞാത ലായനി 39 ഗ്രാം ലായകത്തിൽ ലയിപ്പിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു , ഇത് ബെൻസീൻ ആയതിനാൽ എഞ്ചിൻ തന്മാത്രാ ഭാരം നമുക്ക് അറിയാം എഞ്ചിൻ 12 ൽ 6 സി6 പ്ലസ് എച്ച്6 ആയിരിക്കും, അത് 6 മുതൽ 78 ആണ്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ലായനിയുടെ നീരാവി മർദ്ദം ലായനിക്ക് ശേഷമുള്ള നീരാവി മർദ്ദം uh 0.845 ഇത് അസ്ഥിരമല്ലാത്ത ലായകമാണ്, അതിനാൽ സംഭാവനയൊന്നും ഉണ്ടാകില്ല. ലായനിയിൽ നിന്നാണ്, അതിനാൽ ഈ മുഴുവൻ നീരാവി മർദ്ദവും ബെൻസീനിൽ നിന്നാണ് വരുന്നത്, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഫോർമുല ഇതിന് തൊട്ടുമുമ്പിൽ നൽകിയിരിക്കുന്നു , അതിനാൽ p 1 0 മൈനസ് p 1 എന്നത് ഒരു പോയിന്റ് ആണ്, ഞങ്ങൾ ഇത് കുറച്ചാൽ നമുക്ക് 10 മൈനസ് 3 ബാറിൽ 5 ലഭിക്കും p p1 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ അത് p1 ആയിരിക്കും , അത് 0.845 ആയിരിക്കും , അത് ലായനിയുടെ ഭാരത്തിന് തുല്യമാണ്, അത് 0.5 ഗ്രാം ലായകത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ലായകത്തിന്റെ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിക്കുക, അതായത് 39 ഗ്രാം ലായകത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിക്കുക, അതായത് 78 ഈ സൂത്രവാക്യം ഉപയോഗിച്ച് എനിക്ക് ഇപ്പോൾ എളുപ്പത്തിൽ ah ലായകത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം കണക്കാക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഞാൻ തന്മാത്രാ ഭാരം മറുവശത്തേക്ക് എടുത്ത് എല്ലാ വിവരങ്ങളും മറ്റുള്ളവരിലേക്ക് എത്തിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ എനിക്ക് 0.845 നെ 0.005 കൊണ്ട് ഹരിക്കാൻ പോകുന്നു ആഹ്, അത് എനിക്ക് മോളെ തരാൻ പോകുന്നു അജ്ഞാത ലായനിയുടെ തന്മാത്രാ ഭാരം ഒരു മോളിന് 169 ഗ്രാം ആണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് അജ്ഞാതമായ ശുദ്ധമായ സംയുക്തം ഉണ്ടെങ്കിൽ അജ്ഞാത ലായനിയുടെ തന്മാത്രാ ഭാരം കണക്കാക്കാൻ നീരാവി മർദ്ദത്തിലെ ഈ കുറവ് ഞങ്ങൾ ഉപയോഗിച്ചു , അത് എന്താണെന്ന് അറിയാൻ ഞങ്ങൾ ആഗ്രഹിക്കുന്നു . അറിയപ്പെടുന്ന ഒരു ലായകത്തെ ലയിപ്പിക്കാൻ കഴിയുന്ന ഒരു ലായകത്തെ നമുക്ക് കണ്ടെത്താൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഈ അജ്ഞാത ലായകത്തിന്റെ അറിയപ്പെടുന്ന അളവ് ഈ ലായകത്തിൽ ലയിപ്പിക്കാൻ പോകുകയാണ്, നമുക്ക് നീരാവി മർദ്ദം കണക്കാക്കാൻ കഴിയുമെങ്കിൽ അതാണ് നമുക്ക് ഇത് അറിയാൻ കഴിയുക. തന്മാത്രാ ഭാരവും തന്മാത്രാ ഭാരവും ഈ സംയുക്തം എന്തായിരിക്കാം എന്നതിനെക്കുറിച്ചുള്ള ചില വിവരങ്ങൾ നിങ്ങളോട് പറയും ശരി അടുത്ത വിഷയം ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യാൻ പോകുന്നത് തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റിന്റെ ഉയർച്ചയാണ്, ഈ ഘട്ടത്തിൽ ഘട്ടം ഡയഗ്രം എന്താണെന്ന് ചർച്ച ചെയ്യാൻ ഞാൻ കുറച്ച് സമയം ചെലവഴിക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു ഒരു ശുദ്ധമായ ലായകത്തിന്റെ ശരി, എനിക്ക് ഒരു അടഞ്ഞ ഫ്ലാസ്ക് ഉണ്ടോ എന്ന് നോക്കാം , ഇത് ഒഴിഞ്ഞുകിടക്കുന്നു, അതിൽ ഒന്നുമില്ല, ഇത് ഒരു ശുദ്ധമായ വാകം ആണ്, ഇതിൽ ഞാൻ കുറച്ച് ലായകങ്ങൾ അവതരിപ്പിച്ചു, അതിനാൽ എനിക്ക് ഒരു ലായകമുണ്ട് ഒപ്പം ഈ ലായകം ബാഷ്പീകരിക്കപ്പെടാൻ പോകുന്നുവെന്നും ഇത് ദ്രാവക ഘട്ടത്തിൽ നിന്ന് ബാഷ്പീകരിക്കപ്പെടുന്ന ലായകം ഈ നീരാവി ഘട്ടത്തിലേക്ക് പോകുമെന്നും ഞങ്ങൾ മുൻ ക്ലാസിൽ പഠിച്ചു , ഇത് ഒരു ദ്രാവക ഘട്ടത്തിലെ സംയുക്തം a ആണെന്ന് പറയാം . വാതക ഘട്ടത്തിലേക്ക് പോകുന്നു, ഇതൊരു ചലനാത്മക

സന്തുലിതാവസ്ഥയാണ്, അത് സന്തുലിതാവസ്ഥയിലെത്തും, ഈ സമയത്ത് ഈ വാതകം ഈ ദ്രാവകത്തിന്റെ ഉപരിതലത്തിൽ ചെലുത്തുന്ന മർദ്ദം എന്തായാലും ഈ കണ്ടെയ്നറിൽ നീരാവി മർദ്ദം ഓകെ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടും. ഇത് ഒരു നീരാവി അല്ല, കാരണം ഞങ്ങൾ ഒരു ഒഴിഞ്ഞ ഫ്ലാസ്കിൽ നിന്ന് ഒഴിഞ്ഞ ഫ്ലാസ്കിൽ നിന്നാണ് ആരംഭിച്ചത്, അതിനാൽ ലായകത്തിലും ദ്രാവക ലായകത്തിലും ഇത്രയധികം സമ്മർദ്ദം ഉണ്ടാകുന്നത് അതിന്റെ സ്വന്തം നീരാവി മൂലമാണ് , ഞാൻ താപനില വർദ്ധിപ്പിക്കാൻ തുടങ്ങിയാൽ ഇതിനെ നീരാവി മർദ്ദം എന്ന് വിളിക്കുന്നു . ഞാൻ താപനില വർദ്ധിപ്പിക്കുന്നതിനാൽ ഈ സിസ്റ്റത്തിന് കുറച്ച് ചൂട് നൽകാൻ തുടങ്ങുന്നു , തീർച്ചയായും തന്മാത്രയുടെ ലായനി ലായക തന്മാത്രയ്ക്ക് ദ്രാവക ഘട്ടത്തിൽ നിന്ന് ജിയിലേക്ക് രക്ഷപ്പെടാനുള്ള പ്രവണത ഉണ്ടാകും . അസിയസ് ഘട്ടം ഓരോ തവണയും നാം താപനില വർദ്ധിപ്പിക്കുമ്പോൾ ഒരു പുതിയ ചലനാത്മക സന്തുലിതാവസ്ഥ ഉണ്ടായിരിക്കും, നീരാവി മർദ്ദം വർദ്ധിച്ചുകൊണ്ടിരിക്കും, ഞാൻ ദ്രാവകത്തിൽ ലായക നീരാവി ചെലുത്തുന്ന ഈ മർദ്ദത്തിനെതിരായ താപനിലയെ പ്ലോട്ട് ചെയ്താൽ, ആ മർദ്ദം പിന്നീട് ഐ' m ഇതുപോലെ aa സാധാരണ വക്രം ലഭിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ താപനില വർദ്ധിക്കുന്നതിനനുസരിച്ച് സമ്മർദ്ദം വർദ്ധിക്കുകയും ഞങ്ങൾ ഒരു ബിന്ദുവിൽ ആരംഭിക്കുകയും ചെയ്യും, കാരണം ഈ പോയിന്റിന് താഴെ ആഹ് ഈ പോയിന്റിന് താഴെയുള്ള ദ്രാവകം മരവിപ്പിക്കും, അതിനാൽ നമുക്ക് ഒരു ബാഷ്പവും ഖരവും തമ്മിലുള്ള ഒരു വക്രം ബന്ധം ലഭിക്കും വാതകം ഖരമല്ല, ഇപ്പോൾ എല്ലാം ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ശുദ്ധമായ ലായകത്തിനുള്ള ഒരു വക്രമാണ്, ഞാൻ ഇതിൽ കുറച്ച് ലായനി ചേർത്താൽ എന്ത് സംഭവിക്കും, ഞാൻ അതേ പരീക്ഷണം നടത്താൻ പോകുന്നു, ഞാൻ അളക്കാൻ പോകുന്നു uh ലായനിയിൽ ലായക തന്മാത്ര ചെലുത്തുന്ന മർദ്ദം, പക്ഷേ ഞാൻ ചേർത്ത ലായനി അസ്ഥിരമല്ലാത്തതിനാൽ അത് നീരാവി മർദ്ദത്തിലേക്കോ ലായനിയിൽ ചെലുത്തുന്ന മർദ്ദത്തിലേക്കോ സംഭാവന ചെയ്യാൻ പോകുന്നില്ല, പക്ഷേ ഇല്ല ഒരു നിശ്ചിത ഊഷ്മാവിലെ നീരാവി മർദ്ദം ശുദ്ധമായ uh ലായകത്തിനാണെങ്കിൽ p 1 0 ആയിരുന്നു, ഇപ്പോൾ അത് x 1 ah p 1 ആകും അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഞാൻ പോകുന്നു ഈ p 1 താപനിലയുടെ ഒരു ഫംഗ്ഷനായി പ്ലോട്ട് ചെയ്യാൻ , ഈ അളവ് x1 കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ എനിക്ക് ഇതുപോലുള്ള ഒരു വക്രം ലഭിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഞാൻ ഈ താപനിലയിലായിരുന്നുവെന്ന് പറയാം, അതിനാൽ ശുദ്ധമായ ലായകത്തിന് ഇത് നീരാവി മർദ്ദമാണ് , കാരണം ഞാൻ കുറച്ച് ചേർത്തു ലായനി ഇപ്പോൾ പുതിയ നീരാവി മർദ്ദം ഇതാണ്, ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി ഡെൽറ്റയാണ്, ഇവിടെ ഡെൽറ്റ p എന്നത് ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ നിർവചിച്ചിരിക്കുന്നത് p 1 0 x 2 ആണ് , താപനില വർദ്ധനവ് ഇത് ഡെൽറ്റ p ആയിരിക്കും, നിങ്ങൾ താപനില വർദ്ധിപ്പിക്കുന്നത് തുടരുകയാണെങ്കിൽ ഇത് സംഭവിക്കും ഡെൽറ്റ p ആയിരിക്കുക, ഇപ്പോൾ സാധാരണ തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റ് സാധാരണ തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റ് എന്താണ്, നീരാവി മർദ്ദം p 1 0 1 atm ആയി മാറുമ്പോൾ, ഞാൻ ഈ കണ്ടെയ്നർ സാധാരണ തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റിൽ 1 atm-ൽ തുറന്ന് വെച്ചിട്ടുണ്ടെങ്കിൽ ബാഹ്യ മർദ്ദവും നീരാവി മർദ്ദം തുല്യമാവുകയും അത് തിളച്ചുമറിയുകയും ചെയ്യും ഇത് തിളയ്ക്കുന്നത് ഘനീഭവിച്ചുകൊണ്ടിരിക്കും, ഈ വാതക തന്മാത്ര രക്ഷപ്പെടുന്നത് തുടരും, അതിനാൽ പൂർണ്ണമായ തിളപ്പിക്കും, എല്ലാം ശരിയാകും, അതിനാൽ ഇത് ഒരു എടിഎം ആണെന്ന് നമുക്ക് അനുമാനിക്കാം, അതിനാൽ ഇതാണ് സാധാരണ തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റ് ഞാൻ ഈ കണക്ക് കുറച്ച് വൃത്തിയാക്കട്ടെ, ഇത് ഒരു എടിഎം ആണ്, ഇതാണ് ഈ താപനിലയിലെ നീരാവി മർദ്ദം ഇതാണ് സാധാരണ തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റ്, ഈ താപനിലയിൽ നീരാവി മർദ്ദം 180 മില്ലിമീറ്ററാണ്, ഇതാണ് സാധാരണ തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റ്, ഇപ്പോൾ സാധാരണ എന്തായിരിക്കും ബാൾ ആ ലായനിയുടെ ചുട്ടുതിളക്കുന്ന പോയിന്റ് ഇതാണ് ലായനിയുടെ നീരാവി മർദ്ദത്തിന്റെ നീരാവി മർദ്ദം ഇതാണ് ഇപ്പോൾ ഈ വക്രത്തിന് ഈ ഘട്ടത്തിൽ 1 എടിഎം നീരാവി മർദ്ദം ഉണ്ടാകും , ഇത് ലായനിയുടെ തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റാണ് ഇത് നമ്മുടെ സോലു ലായകമാണ് , ഈ വ്യത്യാസം ഡെൽറ്റ ടി എന്നത് തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റിലെ ആഹ് വർദ്ധനവാണ് ഉഹ് . ഈ വക്രം ശ്രദ്ധിക്കേണ്ടതാണ് , ഞാൻ ഈ വിവരങ്ങൾ ഉപയോഗിച്ച് തന്ത്രം മെനയുകയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഈ വക്രത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു, അത് പി 10, ലായകത്തിന്റെ മോളിന്റെ അംശത്തിന്റെ മോൾ അംശമാണ്, അതിനാൽ ഈ വക്രം ലായകത്തിന്റെ ഗുണങ്ങളെയും ഡെൽറ്റയിലെ മാറ്റത്തെയും ആശ്രയിക്കുന്നില്ല. t ഈ വക്രത്തിന്റെ സ്വഭാവത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു, ഈ ഘട്ടത്തിലെ ഈ വക്രത്തിന്റെ ചരിവും ഈ കോൺസൺട്രേഷൻ x1 അല്ലെങ്കിൽ x2 x1, x 2 എന്നിവയുമായി ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്നത് x 2 ന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ഇത് 1 മൈനസ് x 1 ന് തുല്യമാണ് ഞാൻ ഇവിടെ നിർവചിച്ചിരിക്കുന്ന ഡെൽറ്റ t എന്ന പ്രോപ്പർട്ടി കേവലം ഏകാഗ്രതയ്ക്ക് ആനുപാതികമാണ്, കൂടാതെ kb ah എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന ഒരു ആനുപാതിക സ്ഥിരാങ്കമുണ്ട്, ഇതിനെ അടിസ്ഥാനപരമായി മോളാർ ബോയിലിംഗ് പോയിന്റ് എലവേഷൻ കോൺസ്റ്റന്റ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഈ സ്ഥിരാങ്കം ലായകത്തിന്റെ ഗുണങ്ങളെ മാത്രം ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു. ആ കണക്കിൽ നിന്ന് വളരെ വ്യക്തമാണ്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഈ പ്രോപ്പർട്ടി ഉപയോഗിച്ച് അജ്ഞാത സോയൂട്ട് സ്ഥിരാങ്കം kb എന്നത് ഒരു ലായകത്തിന് മാത്രമുള്ളതാണ് എന്ന് കണക്കാക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഞാൻ ഇത് എഴുതാം , ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ശ്രമിക്കാം, ഇത് m ആണ് ah solute ന്റെ മോളാലിറ്റി ലായനിയിൽ ശരി നമുക്ക് ഒരു ഉദാഹരണം ചെയ്യാം ശരി ഇവിടെ ഞാൻ വായിച്ചു 18 ഗ്രാം ഗ്ലൂക്കോസ് 18 ഗ്രാം ഗ്ലൂക്കോസ് c6h12o6 ഒരു കിലോ വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നു 1 കിലോ വെള്ളത്തിൽ ഏത് ഊഷ്മാവിൽ തിളപ്പിക്കും ഏത് ഊഷ്മാവിൽ ഒരു ഘട്ടത്തിൽ വെള്ളം തിളപ്പിക്കും വെള്ളത്തിന് പൂജ്യം ഒന്ന് ത്രീ ബാറും kb ഉം പൂജ്യം പോയിന്റ് അഞ്ച് 2 ആണ്, അതിനാൽ ഡെൽറ്റ ടി കണക്കാക്കാൻ ഡെൽറ്റ ടി കണക്കാക്കാൻ ഞങ്ങളോട് ആവശ്യപ്പെടുമ്പോൾ kb ആവശ്യമുണ്ട്, കൂടുതൽ മോളാലിറ്റി kb ഇവിടെ നൽകിയിരിക്കുന്നു, എനിക്ക് മൊളാലിറ്റി കണക്കാക്കേണ്ടതുണ്ട് , മോളാലിറ്റി മൊളാലിറ്റിയുടെ നിർവചനം എന്താണ് ലായനിയുടെ മോളുകളെ കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ ഇതിനകം ചർച്ച ചെയ്തിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ലായകത്തിന്റെ മോളുകളുടെ മോളുകൾ കിലോഗ്രാമിൽ ലായകത്തിന്റെ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ശരി, ഇത് കണക്കാക്കാൻ എനിക്ക് ലായകത്തിന്റെ മോളുകൾ ആവശ്യമാണ്, എനിക്ക് 18 ഗ്രാം ഗ്ലൂക്കോസിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട്

ഹരിച്ചാണ് നൽകുന്നത്. ആഹ് 72 പ്ലസ് 12 പ്ലസ് ആഹ് 96 ആകും, അതിനാൽ ആറ് എട്ട് പത്ത് ഒരു പത്ത് പതിനൊന്ന് എട്ട് എൺപത് ആഹ് ലായകത്തിന്റെ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ അത് വെള്ളമാണ്, ഞങ്ങൾ ഒരു കിലോ നൽകിയിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് 0.1 മോളൽ ലായനിയാണ് , ഇപ്പോൾ എനിക്ക് എല്ലാ വിവരങ്ങളും ഉണ്ട്, എനിക്ക് കഴിയും എനിക്ക് kb ഉണ്ട്, എനിക്ക് ഒരു ഉണ്ട് d എനിക്ക് ഡെൽറ്റ ടിയെ എളുപ്പത്തിൽ കണക്കാക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഡെൽറ്റ ടി പൂജ്യം പോയിന്റ് അഞ്ച് രണ്ട് പോയിന്റായി പോകുന്നു, അത് പോയിന്റ് പൂജ്യം അഞ്ച് രണ്ട് ആണ്, അതിനാൽ ആദ്യം നൂറ് ഡിഗ്രിയിൽ തിളച്ച വെള്ളം ഇപ്പോൾ 100.052 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ തിളപ്പിക്കും, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ നൽകിയിരിക്കുന്നു ഗ്ലൂക്കോസിനെ കുറിച്ചുള്ള വിവരങ്ങൾ ലായനിയെ കുറിച്ച് അറിയില്ലെങ്കിൽ നമ്മൾ അറിയപ്പെടാത്ത ചില ലായനികൾ അലിയിക്കുകയാണെന്നിരിക്കട്ടെ , ആ സോല്യൂട്ടിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം കണക്കാക്കാൻ നമുക്ക് അതേ വിവരങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കാം, ശരി നമുക്ക് ഒരു വ്യായാമം ചെയ്യാം , ശരി, ബെൻസീനിന്റെ തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റ് 353.23 കെൽവിൻ ആണ്. 90 ഗ്രാം ബെൻസീൻ 90 ഗ്രാം നേന്ത്രപ്പഴത്തിൽ ലയിപ്പിക്കുമ്പോൾ ഒരു പോയിന്റ് എട്ട് പൂജ്യം ഗ്രാം ഒരു ഉഹ് നോൺ-അസ്ഥിര ലായനി ഒരു പോയിന്റ് എട്ട് പൂജ്യം ഗ്രാം ആകുമ്പോൾ 353.23 കെൽവിൻ ആണ് നമുക്ക് ബെൻസീൻ ഒരു സാധാരണ തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റ് നൽകുന്നത്. ലായകമാണ് തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റ് 354 ആയി ഉയർത്തുന്നു 0.11 കെൽവിൻ സോൾട്ട് കെബിയുടെ മോളാർ പിണ്ഡം കണക്കാക്കുക, ബെൻസീനിനുള്ള ഈ സ്ഥിരാങ്കം ഒരു മോളിന് രണ്ട് പോയിന്റ് അഞ്ച് മൂന്ന് കെൽവിൻ കിലോ ആയി നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ വിവരങ്ങൾ നൽകിയിരിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ നമ്മൾ ഇതിനകം കണ്ടിട്ടുള്ള ഫോർമുല ഉപയോഗിക്കാൻ പോകുന്നു, ഡെൽറ്റ ടി എന്നത് kb m ന് തുല്യമാണ്, ശരി നമുക്ക് നോക്കാം ഡെൽറ്റ t ഇതിനകം നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതായത് നമുക്ക് ശുദ്ധമായ ലായകത്തിന്റെ തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റ് നൽകിയിരിക്കുന്നു, ഇതാണ് തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റ് ലായനിയുടെ ഡെൽറ്റ ടി വ്യത്യാസം മാത്രമായിരിക്കും, ഡെൽറ്റ ടി വ്യത്യാസത്തിന് തുല്യമായ വ്യത്യാസം എട്ട് കെൽവിൻ ആയിരിക്കും, ഇത് കെബി കെബിക്ക് തുല്യമാണ് ലായകത്തിന്റെ ഭാരം കിലോഗ്രാമിൽ ഹരിച്ചാൽ ശരി, ലായകത്തിന്റെ മോളുകൾ കണക്കാക്കാൻ, ലായനിയുടെ ഭാരം 1.80 ഗ്രാം ആണെന്ന് നമുക്കറിയാം, അത് ലായകത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് 90 ഗ്രാം ആയ ലായകത്തിന്റെ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ അത് കിലോയിൽ വിഭജിക്കേണ്ടതുണ്ട്. 1000 ഇപ്പോൾ ഞങ്ങളുടെ പക്കലുള്ള എല്ലാ വിവരങ്ങളും ഞങ്ങൾ ഇവിടെ പ്ലഗ് ഇൻ ചെയ്തു, ഞങ്ങൾക്ക് സമവാക്യം ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ സമവാക്യം പോയിന്റ് എട്ട് എട്ട് കെൽവിൻ ആകും, രണ്ട് പോയിന്റ് അഞ്ച് മൂന്ന്, ഒരു പോയിന്റ് എട്ട് പൂജ്യം ആയിരം തൊണ്ണൂറ് കൊണ്ട് ഹരിക്കുന്നു. ലായകത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരത്തിലേക്ക് നമുക്ക് ഇത് കണക്കാക്കാം, അതിനാൽ തന്മാത്രാ ഭാരം 2.53 കൊണ്ട് 1.80 കൊണ്ട് ഗുണിച്ച് 1000 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 90 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 0.88 ആകും, അതിനാൽ നമുക്ക് 57.2 ലഭിക്കും അതിനാൽ നമുക്ക് 57.57.5 മോളുകൾ ലഭിക്കും. ഗ്രാമിന് ഒരു മോളിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം നമുക്ക് കണക്കാക്കാം, ഈ അജ്ഞാത ലായനിയുടെ തന്മാത്രാഭാരം നമുക്ക് കണക്കാക്കാം, ഈ വിഷയത്തിന് കീഴിൽ നമ്മൾ ചർച്ച ചെയ്യാൻ പോകുന്ന അടുത്ത വിഷയം ഫ്രീസിംഗ് പോയിന്റിന്റെ വിഷാദമാണ്, അതുപോലെ തന്നെ നമുക്ക് ഒരു ഡിപ്രഷനോ തിളപ്പിക്കലോ ഉള്ളതുപോലെയാണ്. ഫ്രീസിങ്ങ് പോയിന്റിന്റെ അതേ ഡയഗ്രം കൊണ്ട് ഇത് മനസ്സിലാക്കാം, ഞാൻ ശരി എന്ന് പ്ലോട്ട് ചെയ്തിരിക്കുന്ന അതേ ഡയഗ്രം ഇതാണ്, അതിനാൽ ഇത് ദ്രാവകത്തിനും നീരാവിക്കും ഇടയിലുള്ള ഫേസ് ഡയഗ്രമാണ് ചില താപനിലയിൽ ദ്രാവകം മരവിപ്പിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിന് താഴെ സോളിഡ്, ഫേസ് ഡയഗ്രമിനായി നമുക്ക് ഒരു ഘട്ട ഡയഗ്രം ഉണ്ട്. ഊഹിക്കുക, തീർച്ചയായും നമുക്ക് ഖരവും ദ്രാവകവും തമ്മിലുള്ള ഒരു ഘട്ട ഡയഗ്രം ഉണ്ടായിരിക്കാം, അതിനാൽ ഈ ദിശയിൽ താപനില കുറയുന്നത് തുടരുകയാണെങ്കിൽ ഖര അല്ലെങ്കിൽ ദ്രാവകം മരവിപ്പിക്കാൻ പോകുന്നു, താപനില വർദ്ധിക്കുന്നു ഈ സമയത്ത് ദിശയുടെ താപനില കുറയുന്നതിനാൽ ദ്രാവകം മരവിപ്പിക്കും, ഇതാണ് ശുദ്ധമായ ലായകത്തിന്റെ നീരാവി മർദ്ദം, ഞാൻ നേരത്തെ പ്ലോട്ട് ചെയ്തതുപോലെ ലായനിക്കുള്ള വക്രം ഇപ്പോൾ എന്റെ പക്കലുണ്ട്, വക്രം ഇതുപോലെയായിരിക്കും, അതിനാൽ തുടക്കത്തിൽ ഇത് തിളപ്പിക്കുകയായിരുന്നു ഒരു എടിഎം ലൈൻ അതിനാൽ ഇത് തിളപ്പിക്കുകയായിരുന്നു തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റിലെ മാറ്റമാണ്, അതുപോലെ തന്നെ ഫ്രീസിംഗ് പോയിന്റിലും നമുക്ക് മാറ്റം വരാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഇത് സാധാരണ ഫ്രീസിംഗ് പോയിന്റായിരുന്നു, ഇതാണ് ഇതിന്റെ ഫ്രീസിംഗ് പോയിന്റ്. പരിഹാരം വീണ്ടും ഈ ശരിയായ ആഹ് ഈ ലൈൻ ലായനിയുടെ വസ്തുവിനെ ആശ്രയിക്കുന്നില്ല, ഇത് ഏകാഗ്രതയെയും ഈ ലൈനിനെയും മാത്രം ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു, ഇത് എത്രത്തോളം ഷിഫ്റ്റ് സംഭവിക്കും എന്നത് ഈ രേഖയുടെ വക്രതയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കും ശരി വീണ്ടും ഡെൽറ്റ ടിഎഫ് എന്ന സമാന ഫോർമുല നമുക്ക് ലഭിക്കുന്നു, അത് കെഎഫ് സൊല്യൂഷന്റെ മോളാലിറ്റി കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ kf ആണ്, അവിടെ kf സ്ഥിരമാണ്, ഇതിനെ ഫ്രീസിംഗ് പോയിന്റ് ഡിപ്രഷൻ കോൺസ്റ്റന്റ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇത് വീണ്ടും അതേ തരത്തിലുള്ള ഫോർമുലയാണ്, ഇത് വളരെ ഇം ആണ്. ധ്രുവപ്രദേശത്തെ ജലജീവികൾക്ക് ഇത് വളരെ പ്രധാനമാണ്, അവിടെ താപനില മരവിപ്പിക്കുന്ന സ്ഥലത്തിന് താഴെയായി പോകാം ജീവിതത്തിൽ പണം പോലെയുള്ള ജലജീവികൾക്ക് നമുക്ക് ചെയ്യാൻ കഴിയുന്ന അതേ രീതിയിലുള്ള ഫോർമുലേഷനിൽ ശരിയായി നിലനിൽക്കാൻ കഴിയും എന്നതിന്റെ കാരണം തീർച്ചയായും kf ഉം kb ഉം ഈ വക്രത്തിന്റെ സ്വത്തുമായി ബന്ധപ്പെട്ട ഈ വക്രത്തിന്റെ സ്വത്തുമായി ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു, ഞാൻ പറഞ്ഞതുപോലെ, അത് അഹത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു ഈ വക്രത kb ന്റെ വക്രത ഈ വക്രതയുടെ വക്രതയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു, ഈ വക്രത ഈ വക്രതയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു, ഈ വക്രതയുടെ മരവിപ്പിക്കുന്ന വക്രതയുടെ എൻതാൽപ്പിയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കും, ബാഷ്പീകരണത്തിന്റെ എൻതാൽപ്പിയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കും, kb, kf എന്നിവയ്ക്ക് kb എന്ന് എഴുതാവുന്ന ഫോർമുലയുണ്ട്. വാതക സ്ഥിരാങ്കം ah ലായകത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ, തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റ് ചതുരം കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ, ആയിരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ബാഷ്പീകരണത്തിന്റെ എൻതാൽപ്പി കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ , അതുപോലെ

തന്നെ എനിക്ക് kf-നെ r ആയി s-ന്റെ മോളാർ പിണ്ഡത്തിലേക്ക് എഴുതാം. ഓൾവെന്റ് ഫ്രീസിങ്ങ് പോയിന്റ് കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ ചതുരാകൃതിയിൽ ആയിരം കൊണ്ട് വിഭജിച്ച് ഡെൽറ്റ, ആഹ് ഫ്യൂഷൻ ഓകെ ഓകെ ഈ സങ്കൽപ്പത്തെ അടിസ്ഥാനമാക്കി കുറച്ച് വ്യായാമം ചെയ്യാം ശരി ഉദാഹരണം 40 ഗ്രാം എഥിലീൻ ഗ്ലൈക്കോൾ 600 ഗ്രാം വെള്ളത്തിൽ കലർത്തി ഫ്രീസിങ് പോയിന്റ് ഡിപ്രഷൻ കണക്കാക്കുക ലായനിയുടെ ഫ്രീസിങ് പോയിന്റ് ആയതിനാൽ ഞങ്ങൾ 45 ഗ്രാം എഥിലീൻ ഗ്ലൈക്കോൾ 45 ഗ്രാം എഥിലീൻ ഗ്ലൈക്കോൾ പിരിച്ചുവിടുകയാണ്, അത് 600 ഗ്രാം വെള്ളത്തിൽ c2h6 o2 ആണ് , 600 ഗ്രാം വെള്ളം 600 ഗ്രാം വെള്ളത്തിൽ അവൻ ഡെൽറ്റ tf, tf എന്നിവയോട് ഫ്രീസിങ് പോയിന്റിലെ മാറ്റവും എന്താണെന്നും ചോദിക്കുന്നു. ഈ സൊല്യൂഷന്റെ ഫ്രീസിങ് പോയിന്റിലേക്ക് പോകുന്നത് ശരി ഈ പ്രശ്നം ചെയ്യാൻ നമുക്കും kf ആവശ്യമാണ്, വെള്ളത്തിന് kf ആവശ്യമാണ്, കാരണം നമുക്ക് ഫ്രീസിങ് പോയിന്റ് ah സ്ഥിരമായ ഫ്രീസിംഗ് പോയിന്റ് ഡിപ്രെഷൻ കോൺസ്റ്റന്റ് സോൾവന്റിനുള്ള ah-ന് മാത്രം ആവശ്യമാണ്, അതിൽ നൽകിയിരിക്കുന്നു സ്ഥിരതയുള്ളതും, അത് tf-ൽ ഡെൽറ്റയാണ്, ക്ഷമിക്കണം kf വെള്ളത്തിന് 1.86 കെൽവിൻ കി.ഗ്രാം ഒരു മോളിന് ശരി, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ എനിക്ക് ആവശ്യമായ എല്ലാ വിവരങ്ങളും ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഡെൽറ്റ ടി അതാണ് നമുക്ക് ഡെൽറ്റ ടിഎഫ് കണക്കാക്കേണ്ടത്, അത് ഈ സ്ഥിരമായ m ന് തുല്യമാണ് മോളാർ മോളിന്റെ ഏകാഗ്രത കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ മോളാർ കോൺസൺട്രേഷൻ വീണ്ടും കണക്കാക്കേണ്ടതുണ്ട്, നിർവചനം അനുസരിച്ച് മോളിന്റെ സാന്ദ്രത മോളിന്റെ മോളാണ്, അതിനാൽ ലായകത്തിന്റെ മോളുകളെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 45 ഗ്രാം ആയിരിക്കും, അതിനാൽ തന്മാത്രാ ഭാരം 24 പ്ലസ് 6 കൂടി 32 36 62 ആണ്. ഇത് ആ ലായനിയുടെ മോളുകളെ കിലോഗ്രാമിൽ ലായകത്തിന്റെ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ അത് 0.6 ആണ്, അതിനാൽ ഞാൻ ഈ സംഖ്യ 45 നെ 62 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 0.6 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ഞാൻ ശരിയാകും അല്ലെങ്കിൽ എനിക്ക് ഇത് 1.2 ആയി ലഭിക്കും ഇത് 1.86 ഉം 1.2 ഉം ഉള്ള ഈ സമവാക്യത്തിൽ പ്ലഗ് ഇൻ ചെയ്തിരിക്കുന്നു , എനിക്ക് അന്തിമ ഉത്തരം 2.2 കെൽവിൻ ആയി ലഭിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഈ ലായനിയുടെ ഫ്രീസിംഗ് ആഹ് പോയിന്റ് എന്തായിരിക്കുമെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം പൂജ്യം ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ വെള്ളം മരവിക്കുന്നു അല്ലെങ്കിൽ ഇത് ലായനി മൈനസ് രണ്ട് പോയിന്റിൽ ഫ്രീസ് ചെയ്യും രണ്ട് ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് ശരി നമുക്ക് മറ്റൊരു വ്യായാമം ചെയ്യാം ശരി 50 ഗ്രാം ബെൻസീനിൽ ലയിപ്പിച്ച ഒരു ഗ്രാം നോൺ-ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് ലായനി ഞാൻ വായിക്കട്ടെ, ബെൻസീനിന്റെ ഫ്രീസിംഗ് പോയിന്റ് പൂജ്യം പോയിന്റ് നാല് പൂജ്യം കെൽവിൻ താഴ്ത്തി, അതിനാൽ ബെൻസീൻ ലായകമാണ് എ ഡെൽറ്റ ടി പൂജ്യം പോയിന്റ് നാല് ആണ് , ലായകത്തിന്റെ പിണ്ഡം ഒരു പോയിന്റ് പൂജ്യം പൂജ്യം ഗ്രാമാണ്, അതിനാൽ നമ്മൾ ഒരു ഗ്രാം ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് അല്ലാത്ത ലയിക്കുന്നത് 50 ഗ്രാം ബെൻസീനിൽ ലയിക്കുന്നു, അതിനാൽ ലായകത്തിന്റെ പിണ്ഡം 50 ഗ്രാം ആണ്. ഒരു മോളിന് 5.12 കെൽവിൻ കി.ഗ്രാം എന്നതിനാൽ നമുക്ക് tf നൽകുന്നു, അത് മോളിന് 5.12 കെൽവിൻ കി.ഗ്രാം ആണ്. ലായനിയുടെ മോളാർ പിണ്ഡം കണ്ടെത്തുക ശരി, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ വീണ്ടും അതേ ഫോർമുലയിലേക്ക് പോകുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് ഡെൽറ്റ ടി നൽകുന്നു, അതായത് പൂജ്യം പോയിന്റ് നാല് kf ആണ് അഞ്ച് പോയിന്റ് ഒന്ന് രണ്ട് , നമുക്ക് മോളാലിറ്റി എന്താണ് വീണ്ടും മോളിന്റെ മോളുകൾ, അത് ഒരു ഗ്രാം ലായകത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ശരി, അതിനാൽ ഇത് ലായകത്തിന്റെ മോളുകളാണ്, അതിനാൽ ഇത് ലായകത്തിന്റെ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ കിലോഗ്രാമിൽ പൂജ്യമായിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് പോയിന്റ് പൂജ്യമായിരിക്കും അഞ്ച് അതിനാൽ നമുക്ക് ഈ ബന്ധം ഇവിടെ തന്നെ ഉപയോഗിക്കാം, തന്മാത്രാ ഭാരം കണക്കാക്കാം , അതിനാൽ തന്മാത്രാ ഭാരം 5.12 ആയി 0.05 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ പോയിന്റ് g കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 0.4 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ഉത്തരം 256 ആയി വരും. അതിനാൽ അജ്ഞാത ലായനിയുടെ തന്മാത്രാ ഭാരം 256 ശരിയാണ്, നമുക്ക് വാചക പ്രശ്നത്തിൽ നിന്ന് കുറച്ച് ഉദാഹരണം കൂടി ചെയ്യൂ , 298 കെൽവിനിലെ ശുദ്ധജലത്തിന്റെ നീരാവി മർദ്ദം എന്ന ചോദ്യം ഞാൻ വായിക്കട്ടെ, 23.8 മില്ലിമീറ്റർ എഡ്ജ് 50 ഗ്രാം യൂറിയ 850 ഗ്രാം വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നു, ശുദ്ധമായ കണക്കുകൂട്ടൽ ലായനിക്ക് വേണ്ടിയുള്ള ജലത്തിന്റെ നീരാവി മർദ്ദം കണക്കാക്കുക. ആപേക്ഷികമായ കുറവ് ശരിയാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് 290 കെൽവിനിൽ ശുദ്ധജലത്തിന്റെ നീരാവി മർദ്ദം നൽകുന്നു, അതിനാൽ p10 23.8 മില്ലിമീറ്റർ എഡ്ജ് അമ്പത് ഗ്രാം യൂറിയയാണ്, അതിനാൽ ലായനി യൂറിയയാണ്, അതിനാൽ യൂറിയയുടെ ഭാരം 50 ഗ്രാം ആണ്, കാരണം ഞങ്ങൾക്ക് തന്മാത്രാ ഭാരം ആവശ്യമാണ്, അതിനാൽ ഞാൻ പോകുന്നു. യൂറിയയുടെ യൂറിയ മോളിക്യുലാർ ഫോർമുല എഴുതാൻ ns2co ഉം s2 ഉം ആയതിനാൽ 50 ഗ്രാം ഈ ലായനി 850 ഗ്രാം വെള്ളത്തിൽ ലയിപ്പിക്കുമ്പോൾ ആദ്യം കുറയ്ക്കുകയും ആപേക്ഷിക ലോഡ് ഡെൽറ്റ p ഒരു പൂജ്യമായി കുറയ്ക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഫോർമുല ഉപയോഗിക്കാൻ പോകുന്നു. ചർച്ച ചെയ്ത ഡെൽറ്റ p p 1 0 x 2 ആകും, അതിനാൽ p 1 0 നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ അത് 23.8 x 2 മോൾ ഫ്രാക്ഷനിലേക്ക് ലായനിക്ക് നൽകുന്നു, അതിനാൽ മോൾ ഫ്രാക്ഷൻ x 2 ഉം 2 ഉം n1 പ്ലസ് n2 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ നമുക്ക് n2 നെ അവഗണിക്കാം ഒരു മിനിറ്റിനുള്ളിൽ നമുക്ക് കാണാൻ കഴിയുന്ന n1 ലേക്ക്, അതിനാൽ n2 പോകുന്നു 50 ഗ്രാം തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ അത് 14 മുതൽ 16 വരെ 16 32 48 12 60 അറുപത് ശരിയാണ്, n ഒന്ന് നമുക്ക് എട്ട് അമ്പത് 18 കൊണ്ട് ഹരിക്കുന്നു. അതിനാൽ ഇത് ഏകദേശം 1 ന്റെ ക്രമമാണെന്നും ഇത് ഏകദേശം ക്രമമാണെന്നും നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും. ഏകദേശം 50 വരെ. അതിനാൽ ഞാൻ n1 നെ സംബന്ധിച്ച് n2 നെ അവഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഞാൻ 50 നെ സംബന്ധിച്ചിടത്തോളം കുറച്ച് അളവ് 1 അവഗണിക്കുകയാണ് ചെയ്യുന്നത്. അതിനാൽ ഇത് ഏകദേശം 2 ശതമാനം പിശകാണ് , ഇത് നിർമ്മാണത്തിനായി മാത്രം അവഗണിക്കേണ്ടതില്ലെങ്കിലും സ്വീകാര്യമാണ് കണക്കുകൂട്ടൽ വളരെ ലളിതമാണ്, അതിനാൽ x രണ്ട് എന്നത് അമ്പതും രണ്ട് അമ്പതും അറുപതും എൺപത്തിയെട്ടും ആയതിനാൽ ഞാൻ ആ അളവ് ഇവിടെ അമ്പത് മുതൽ പതിനെട്ട് 60 ലേക്ക് 850 ആക്കി 850 ആക്കി കാൽക്കുലേറ്റർ ഉപയോഗിച്ച് നമുക്ക് മൂന്ന് എന്താണ് ലഭിക്കുന്നതെന്ന് നോക്കാം . നീരാവി മർദ്ദം പോയിന്റ് നാല് രണ്ടാണ് , ഇപ്പോൾ ഈ അളവിന്റെ കാര്യത്തിൽ ഇത് x2 അല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല ,

അതിനാൽ x2 ഇവിടെ നൽകിയിരിക്കുന്നത് ശരിയാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ഈ പ്രശ്നം വളരെ എളുപ്പത്തിൽ കൈകാര്യം ചെയ്യാം ശരി അടുത്ത പ്രശ്നം നോക്കാം ശരി പ്രശ്നം വായിക്കാം ഇത് ടെക്സ്റ്റ് ചോദ്യത്തിലാണ് 750 മില്ലിമീറ്റർ എച്ച്ജിയിലെ വെള്ളത്തിന്റെ 2.10 തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റ് 99.63 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് ആണ്, 500 ഗ്രാം വെള്ളത്തിൽ എത്ര ക്രോസ് ചേർക്കണം, അതായത് 100 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ തിളപ്പിക്കുന്നത് ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റിന്റെ ഉയർച്ചയുടെ പ്രശ്നമാണ്, അതിനാൽ തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റ് ശുദ്ധമാണ് ലായകത്തെ 99.63 99.63 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് എന്ന് പറഞ്ഞാൽ തീർച്ചയായും 150 മില്ലിമീറ്റർ അരികിൽ ജലത്തിന്റെ ഈ തിളനില മാറുന്നത് എങ്ങനെയെന്ന് ഒരാൾ ചിന്തിച്ചേക്കാം , ചില ഹിൽ സ്റ്റേഷനിലെ ഉയർന്ന ഉയരത്തിൽ പോകുമ്പോൾ നമുക്ക് അറിയാം താഴ്ന്ന ഊഷ്മാവിൽ, 1 എടിഎമ്മിലെ ബാഹ്യ മർദ്ദം കാരണം, സാധാരണ തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റ് ഒരു എടിഎമ്മിൽ നിർവചിക്കപ്പെടുന്നു, ഒരു എടിഎം വെള്ളം 100 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ തിളയ്ക്കുന്നു, എന്നാൽ 750 മില്ലിമീറ്ററിൽ ബാഹ്യ മർദ്ദത്തിൽ വെള്ളം 99.63 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ തിളയ്ക്കും. ശരി, പിന്നെ എത്ര സുക്രോസ് ചേർക്കണം, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ 500 ഗ്രാം വെള്ളത്തിൽ ചേർക്കാൻ സുക്രോസ് ചേർക്കുന്നു , അതിനാൽ 100 ഡിഗ്രി സെന്ററിയിൽ തിളയ്ക്കുന്ന 500 ഗ്രാം വെള്ളമാണ് ലായകത്തിന്റെ ഭാരം നൽകുന്നത് ഗ്രേഡ് അതിനാൽ പരിഹാരത്തിനുള്ള തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റ് 100 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് ആണ്, അതിനാൽ നമ്മൾ പരിചിതമായ ഫോർമുല ഉപയോഗിക്കാൻ പോകുന്നു, ഡെൽറ്റ ടി എന്നത് kb ന് തുല്യമാണ്, അത് മൊളാലിറ്റി കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ തീർച്ചയായും kb ഒരു സാധാരണ ആ ബോയിലിംഗ് പോയിന്റിൽ ലിസ്റ്റ് ചെയ്തിരിക്കുന്നു, ഞങ്ങൾ kb കണ്ടു താപനിലയുടെ ഒരു ഫംഗ്ഷനാണ്, പക്ഷേ ഞങ്ങൾ ആശ്ചര്യപ്പെടാൻ പോകുന്നില്ല, ഞങ്ങൾ അതിനെക്കുറിച്ച് ആശ്ചര്യപ്പെടാൻ പോകുന്നില്ല, കാരണം ഇത് 100 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിന് വളരെ അടുത്താണ്, അതിനാൽ ഈ സിസ്റ്റത്തിനും എപ്പോൾ കെബിയും സമാനമാണെന്ന് ഞങ്ങൾ അനുമാനിക്കാൻ പോകുന്നു താപനില 100 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് ആണ്, അതിനാൽ ഡെൽറ്റ ടി എന്നാൽ ഡെൽറ്റ ടി എന്നത് ഇവിടെ നൽകിയിരിക്കുന്നു ടേബിളുകളിലൊന്നിൽ പട്ടികപ്പെടുത്തിയിട്ടുണ്ട് , അത് നമുക്ക് കണ്ടെത്താനാവും kb വെള്ളത്തിന് 0.52 0.52 ആണ്, ഞാൻ മോളാലിറ്റിയിലാണ്, അതിനാൽ മോളാലിറ്റിയുടെ നിർവചനം നമുക്ക് മോളാലിറ്റിയുടെ abcdemo നിർവചനത്തിലേക്ക് പോകാം . ആഹ് സോളിന്റെ വെന്റ് അതിനാൽ ലായകത്തിന്റെ ഭാരം 500 ഗ്രാം കിലോയിൽ 5.5 കിലോയും ലായനിയുടെ മോളുകളും ഇവിടെ നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ലായനിയുടെ ഭാരം എന്താണെന്ന് കണ്ടെത്തേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ലായകത്തിന്റെ ഭാരം ലായനിയുടെ മോളാക്കി മാറ്റാൻ നമുക്ക് ആ തന്മാത്രാ ഭാരം ആവശ്യമാണ്. സുക്രോസിന്റെ സുക്രോസ് c 12 h 22 o 11 ശരിയാണ് അതിനാൽ ഇതിന്റെ ഭാരം 144 പ്ലസ് 22 ഉം ഓക്സിജൻ 11 16 ലേക്ക് 11 176 ഉം ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് 4 മുതൽ 6 വരെ 12 1 8 മുതൽ 10 14 ah മൂന്ന് മൂന്ന് നാല്പത് ആഹ് രണ്ട് ആയിരിക്കും ലായനിയുടെ ഭാരം ah w2 ആണ്, അപ്പോൾ ലായനിയുടെ മോളുകൾ 342 ആകും , നമുക്ക് ആ വിവരങ്ങൾ ഇവിടെ നൽകാം, അതിനാൽ ലായകത്തിന്റെ മോളുകളെ w2 342 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ കിലോഗ്രാമിലെ ലായകത്തിന്റെ ഭാരം 0.5 ആയിരിക്കും, ഞങ്ങൾ ഈ വിവരങ്ങൾ എടുക്കുന്നു. ഇവിടെ 342 കൊണ്ട് ഹരിച്ച് 0.5 ഒരു സമവാക്യം 0.5 ആയി ഇവിടെ വയ്ക്കുക , നമുക്ക് ഉത്തരം ലഭിക്കും, നമുക്ക് ഉത്തരം ലഭിക്കും, നമുക്ക് കാൽക്കുലേറ്റർ പോയിന്റ് മൂന്ന് ഏഴിനെ 342 കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ 0.5 കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ 0.52 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ഉത്തരം ഏകദേശം വരും. 120 ഏഴ് സമനില ശരി ശരി ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ചായുടെ അവസാനത്തിൽ നിന്നുള്ള ചില പ്രശ്നങ്ങൾ നോക്കാം pter , അതിനാൽ നമ്മൾ ചർച്ച ചെയ്യാൻ പോകുന്ന അടുത്ത പ്രശ്നം 2.18 ആണ്, ഞാൻ ഇത് വായിക്കട്ടെ, അസ്ഥിരമല്ലാത്ത ലായനി മോളാർ പിണ്ഡത്തിന്റെ പിണ്ഡം 40 ഗ്രാം ഒരു മോളിന് 114 ഗ്രാം ഒക്ടേനിൽ ലയിപ്പിച്ച് അതിന്റെ മികച്ച നീരാവി മർദ്ദം 80 ആയി കുറയ്ക്കണം. ശതമാനം ശരി, അസ്ഥിരമല്ലാത്ത സോളിറ്റിന്റെ പിണ്ഡം കണക്കാക്കുക, അതിനാൽ മോളാർ പിണ്ഡം നൽകിയിട്ടുള്ള അസ്ഥിരമല്ലാത്ത ഖരത്തിന്റെ പിണ്ഡം ഞങ്ങളോട് ചോദിക്കുന്നു, അതിന്റെ മോളാർ പിണ്ഡത്തിന് 40 ഗ്രാം ആണ് , അത് 114 ഗ്രാം ഒക്ടേനിൽ ലയിപ്പിക്കണം, അതിനാൽ ലായകത്തിന്റെ പിണ്ഡം ഇവിടെ ലഭിക്കുന്നു . ലായകത്തിന്റെ 114 ഗ്രാം ആണ്, ലായകം ഒക്ടേൻ ആണ്, അത് 18 ah-ൽ c8 ആണ് , നീരാവി മർദ്ദം 80 ശതമാനമായി കുറയ്ക്കാൻ, ഒക്ടേനിന്റെ യഥാർത്ഥ നീരാവി മർദ്ദം p 1 0 ആണെങ്കിൽ, ലായനിയുടെ നീരാവി മർദ്ദം അതിന്റെ 80 ശതമാനം ആയിരിക്കണം. നമുക്ക് നൽകിയ വിവരങ്ങൾ ശരിയാണോ, റോൾസ് നിയമത്തിൽ നിന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, ലായനിയിലെ നീരാവി മർദ്ദം, ശുദ്ധമായ ലായകത്തിന്റെ നീരാവി മർദ്ദം കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ, ലായനിയുടെ മോൾ അംശത്തിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ താരതമ്യത്തിലൂടെ നമുക്ക് അറിയാം x ഒന്ന് പൂജ്യം പോയിന്റിന് തുല്യമാണ് എട്ട് ശരി ഒരു d നമുക്ക് m2 കണ്ടുപിടിക്കേണ്ട x1 ന്റെ നിർവചനം എന്താണെന്ന് നോക്കാം, അതിനാൽ x2 x1 ന്റെ നിർവചനം x ഘടകത്തിന്റെ മോളുകളാണ്, അത് ലായകത്തെ ah n ഒന്ന് പ്ലസ് n രണ്ട് ബൈനറി ലായനി കൊണ്ട് ഹരിച്ചാണ്, അതിനാൽ ലായകത്തിന്റെ മോളുകളും ലായകത്തിന്റെ മോളുകളും. ശരി, അതിനാൽ നമുക്ക് n1 ഉം n2 ഉം ആവശ്യമാണ്, അതിനാൽ n2 നമുക്ക് അത് അജ്ഞാതമായി കണ്ടെത്താം, അത് m2 ഒരു മോളിൽ 40. 40 ഗ്രാം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ, ലായകത്തിന്റെ ഭാരം ലായകത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ എനിക്ക് മോളുകൾ ലഭിക്കും. n1 എന്നതിന് നമുക്ക് മോളിക്യുലാർ ഭാരം ആവശ്യമാണ്, അത് 96 പ്ലസ് 18 ആയിരിക്കും, അത് ഒന്ന് നാല് ആകും, അതിനാൽ സൗകര്യപ്രദമാണ്, അതിനാൽ n ഒന്ന് ഈ വിവരങ്ങൾ ഈ സമവാക്യത്തിൽ ഇടുക, അത് ഒന്നായിരിക്കും വൺ പ്ലസ് വൺ പ്ലസ് മീ രണ്ട് കൊണ്ട് ഹരിക്കുക, ഇപ്പോൾ ബീജഗണിതത്തിന്റെ അൽപം സംഖ്യയെ ഡിനോമിനേറ്ററിൽ നിന്ന് കുറച്ചാൽ നമുക്ക് 0.8 നെ 1 മൈനസ് 0.8 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ഒന്ന് പ്ലസ് വൺ പ്ലസ് മീ രണ്ട് നാല് ടി മൈനസ് ഒന്ന് കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ കിട്ടും. പൂജ്യം പോയിന്റ് എട്ടിനെ പൂജ്യം പോയിന്റ് രണ്ട് കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ നാല് നാല് സമമാണ് ual to one by m two by four t, അതിനാൽ ഇത് ഇപ്പോൾ m two പരിഹരിക്കാനുള്ള ഒരു ലളിതമായ സമവാക്യമാണ്, അതിനാൽ ഉത്തരം വെറും പത്ത് ഗ്രാം ആണ്, ശരി നമുക്ക് ഈ

വിഭാഗത്തിന്റെ അവസാനത്തെ ഒരു പ്രശ്നം ചർച്ച ചെയ്യാം ശരി 2.19 അടുത്ത പ്രശ്നം 30 ഗ്രാം അസ്ഥിരമല്ലാത്ത ലായനി കൃത്യം 90 ഗ്രാം വെള്ളം അടങ്ങിയ ഒരു ലായനിയിൽ 298 കെൽവിനിൽ 2.8 കിലോ പാസ്കലിന്റെ നീരാവി മർദ്ദമുണ്ട്, തുടർന്ന് 18 ഗ്രാം വെള്ളവും ലായനിയിൽ ചേർക്കുന്നു, പുതിയ നീരാവി മർദ്ദം 2.9 കിലോ പാസ്കൽ ആയി മാറുന്നു 298 കെൽവിൻ 298 ഡിഗ്രി കെൽവിനിൽ വെള്ളത്തിന്റെ ലായനി നീരാവി മർദ്ദത്തിന്റെ മോളാർ പിണ്ഡം കണക്കാക്കുക ശരി, അടിസ്ഥാനപരമായി നമുക്ക് രണ്ട് പരിഹാരമുണ്ട്, രണ്ട് ലായനി ഉപയോഗിച്ച് പ്രവർത്തിക്കണം, ഒന്ന് 30 ഗ്രാം അസ്ഥിരമല്ലാത്ത ലായനി 90 ഗ്രാം വെള്ളത്തിൽ 90 ഗ്രാം വെള്ളം . ഈ ലായനിക്ക് നീരാവി മർദ്ദം 2.8 കിലോ പാസ്കലാണ് , രണ്ടാമത്തെ ലായനി ഞങ്ങളുടെ പക്കലുണ്ട്, രണ്ടാമത്തെ ലായനി ഈ ലായനിയിൽ 18 ഗ്രാം വെള്ളം ചേർത്ത് തയ്യാറാക്കിയതാണ്, അതിനാൽ ലായനിയുടെ അളവ് അതേപടി തുടരുന്നു, ഇത് ഇപ്പോഴും 30 ഗ്രാം ലായനിയാണ് . 18 ചേർത്തു ഗ്രാം വെള്ളത്തിന്റെ അളവ് 108 ഗ്രാം വെള്ളമായി മാറുന്നു, തത്ഫലമായുണ്ടാകുന്ന ലായനിയിൽ 2.9 കിലോ പാസ്കൽ നീരാവി മർദ്ദം ഉണ്ട്, അതിനാൽ ലായനിയുടെ മോളാർ പിണ്ഡം എന്താണ് എന്ന് ചോദിക്കുന്നു, അതിനാൽ ലായകത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം എന്താണ് , അവൻ ജലത്തിന്റെ നീരാവി മർദ്ദം ചോദിക്കുന്നു, അതിനാൽ നീരാവി മർദ്ദം ശുദ്ധമായ ലായകമായതിനാൽ നമുക്ക് രണ്ട് അജ്ഞാതങ്ങളുണ്ട്, ഈ രണ്ട് പരിഹാരങ്ങളിൽ നിന്നും നമുക്ക് രണ്ട് സമവാക്യങ്ങൾ ലഭിക്കും, അതിനാൽ നമുക്ക് നമ്മുടെ റോൾസ് ലോ റോളുകളിലേക്ക് മടങ്ങാം . ഘടകം ഒന്നിനെ മൊത്തം ബൈനറി സിസ്റ്റം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ രണ്ട് ഘടകങ്ങൾ മാത്രം ശരി, നമുക്ക് പിണ്ഡം മാത്രമേ നൽകിയിട്ടുള്ളൂ, അതിനാൽ മോളുകൾക്ക് നൽകിയിരിക്കുന്ന പിണ്ഡം ഓക്കേ ഈ വിവരങ്ങൾ പരിവർത്തനം ചെയ്യേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ 90 ഗ്രാം വെള്ളം അതിനാൽ ജലത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം 18 ആണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ഉണ്ട് ലളിതമായി 5 മോളുകൾ അതിനാൽ n1 എന്നത് 5 ആണ് , n2 n2 നമുക്ക് 30 ഗ്രാം ലായനിയാണ് നൽകിയിരിക്കുന്നത്, ah തന്മാത്രാ ഭാരം അജ്ഞാതമാണ്, അതാണ് നമ്മൾ കണ്ടെത്തേണ്ടത്, അതിനാൽ ലായകത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം അനുസരിച്ച് ഞങ്ങൾ ah ലായനിയുടെ ആ മോളുകൾ ഇടും. തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ അത് 30 ഗ്രാം ആയിരിക്കും ലായനിയെ ശരി കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ ഇത് x 1 ആണ്, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഇത് എടുത്ത് ഇവിടെ ഇടാം, നമുക്ക് p 1 ലഭിക്കുന്നു, നമുക്ക് p 1 എന്നത് 5 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ തുല്യമാണ്, 13 ലായനിയുടെ തന്മാത്രാ ഭാരം p 1 0 കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ അത് രണ്ടിന് തുല്യമാണ്. പോയിന്റ് എട്ട് കിലോ പാസ്കൽ, അതിനാൽ നമ്മൾ ഗ്ലോബ് പാസ്കലിൽ p വൺ പൂജ്യം കണക്കാക്കാൻ പോകുന്നു, ഇപ്പോൾ അതേ സമവാക്യം നമുക്ക് രണ്ടാമത്തെ പരിഹാരത്തിനായി സജ്ജമാക്കാം, അത് രണ്ട് പോയിന്റ് ഒമ്പത് കിലോ പാസ്കൽ ah x ഒന്നിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഇപ്പോൾ x ഒന്ന് കണക്കാക്കാൻ uh ഉള്ള ജലത്തിന്റെ അളവ് ഒരു പൂജ്യം എട്ട് ഗ്രാം ആണ്, അത് സൗകര്യപ്രദമായി ആറ് മോളുകളാണ്, അതിനാൽ ah n ഒന്ന് ആറ് ആണ്, അതിനാൽ x ഒന്ന് ആറ് പ്ലസ് ആറ് ആകും , സോൾയൂട്ട് ലായനിയുടെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് മുപ്പത് കൊണ്ട് ഹരിക്കുക p 1 0 അതിനാൽ നമുക്ക് രണ്ട് സമവാക്യങ്ങളുണ്ട്, അജ്ഞാതമായതിൽ ഒന്ന് നീക്കം ചെയ്യുന്നതിനായി നമുക്ക് രണ്ട് അജ്ഞാതമായ സമവാക്യം ഒന്നിനെ സമവാക്യം രണ്ട് കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ നമുക്ക് ah രണ്ട് പോയിന്റ് എട്ട് രണ്ട് പോയിന്റ് ഒമ്പത് കൊണ്ട് ഹരിക്കുന്നു, അത് ah 5 നെ 5 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 30 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ തുല്യമാണ്. ലായകത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം ഈ മൊത്തത്തിൽ ഹരിച്ചാൽ അത് 6 ആയി വർദ്ധിക്കും ആറ് പ്ലസ് മുപ്പത് തന്മാത്രാ ബീറ്റ രണ്ട് കൊണ്ട് ഇപ്പോൾ ഈ സമവാക്യത്തിന് ഒരു വേരിയബിൾ ഒന്ന് അജ്ഞാതമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ഇത് സജ്ജീകരിക്കാം ഇത് സാധാരണയായി 6 പ്ലസ് 30 എംഎം തന്മാത്രാ ഭാരം ലായനിയുടെ 5 പ്ലസ് 30 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ രണ്ടിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ രണ്ട് പോയിന്റിന് തുല്യമാണ് എട്ടിനെ ആറിനെ രണ്ട് പോയിന്റ് ഒമ്പത് കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ അഞ്ച് കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ ഇത് ആഹ് രണ്ട് പോയിന്റ് എട്ടിനെ ആറ് പതിനാറ് പോയിന്റ് എട്ട് കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ രണ്ട് പോയിന്റ് ഒമ്പത് അഞ്ച് കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ അത് ആ പതിന്നാലു പോയിന്റ് അഞ്ച് ശരി ഇപ്പോൾ വീണ്ടും ആഹ് ഡിനോമിനേറ്ററിൽ നിന്ന് ന്യൂമറേറ്റർ കുറച്ചാൽ നമുക്ക് മുഴുവൻ ലളിതമാക്കാം കാര്യം കൂടാതെ നമുക്ക് 6 പ്ലസ് 30 ലയിക്കുന്ന ഖനിയുടെ തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 5 പ്ലസ് 30 തന്മാത്രാ ഭാരം 5 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 30 തന്മാത്രാ ഭാരം മൈനസ് 6 മൈനസ് 30 തന്മാത്രാ ഭാരം 16.8 ന് തുല്യമായ ലായനി 14.5 മൈനസ് പോയിന്റ് എട്ട് കൊണ്ട് ഹരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് കേവലം റദ്ദാക്കുകയും നമുക്ക് ലഭിക്കും ഇവിടെ ആഹ് ആറ് പ്ലസ് 30 നെ തന്മാത്രാ ഭാരത്താൽ ഹരിച്ചാൽ 2 മൈനസ് 1 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ തുല്യമായ 16.8 നെ മൈനസ് 2.3 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ഇപ്പോൾ ഇത് പരിഹരിക്കാം 16.8 2.3 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ എനിക്ക് 16.8 2.3 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 7.3 മൈനസ് 7.3 മീ . inus മറ്റൊരു വശത്തേക്ക് പോകുമ്പോൾ പ്ലസ് 6 ആയി മാറുന്നു, മറ്റൊരു വശത്തേക്ക് പോകുമ്പോൾ 1.3 ആയി മാറുന്നു, എനിക്ക് ലഭിക്കുന്നത് 30 എന്നത് തന്മാത്രാ ഭാരം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 1.3 ന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ തന്മാത്രാ ഭാരം 30 കൊണ്ട് 1.3 കൊണ്ട് ഹരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾക്ക് ഞങ്ങളുടെ ഉത്തരം ലഭിച്ചു, അതായത് 30 എന്നത് 1.3 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ അത് ഏകദേശം ആണ് 23 വൃത്താകൃതിയിലുള്ള പിശകിലെ ah യുടെ ഉള്ളിൽ, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് തന്മാത്രാ ഭാരം ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഉപയോഗിച്ച് എനിക്ക് ഈ വിവരങ്ങളെല്ലാം ഇവിടെ നൽകാം, എനിക്ക് p 1 0 കണക്കാക്കാം, അതിനാൽ ഞാൻ ഇത് ഒരു വ്യായാമമായിരിക്കരുത് എന്നതിനാൽ ഞാൻ ഇത് ഉപേക്ഷിക്കും. ഈ പ്രശ്നം തീർക്കാൻ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു പ്രശ്നമുണ്ട്