ഇപ്പോൾ നമ്മൾ സോളബിലിറ്റി ചർച്ച ചെയ്യാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് ഒരു ലായനി a ഉണ്ടെന്ന് നോക്കാം, അത് ലായക ബിയിൽ പരിഹരിക്കപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ലായകമായ b യിൽ അൽപ്പം എ ചേർക്കുന്നു , തുടർന്ന് ഇത് a പൂർണ്ണമായും അലിഞ്ഞുപോകുന്നതുവരെ ഞങ്ങൾ ഫ്ലാസ്ക് ശക്തമായി എടുക്കും. പിരിച്ചുവിടാൻ പോകുന്നു എന്നാണ് ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത് , ഞങ്ങൾ ഭരണി കുലുക്കിക്കൊണ്ടേയിരിക്കുന്ന ഒരു സാഹചര്യമുണ്ടാകാം, അത് ഒരിക്കലും അവിടെ അലിഞ്ഞുപോകാൻ പോകുന്നില്ല, അതിനാൽ തന്നിരിക്കുന്ന ലായകത്തിൽ ലയിക്കാത്ത ലായകം b അതിനാൽ ശരിയാണ്, എന്നാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നമുക്ക് ഊഹിക്കാം a is b യിൽ പൂർണ്ണമായി അലിഞ്ഞുചേരാൻ പോകുന്നു, ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ അൽപ്പം കൂടി ചേർക്കുന്നു , ഫ്ലാഷ് കുലുക്കിക്കൊണ്ടേയിരിക്കും, ഒരു പോയിന്റിൽ എത്തുന്നതുവരെ ആവർത്തിച്ചുകൊണ്ടേയിരിക്കും. കൂടുതൽ a അത് b യിൽ ലയിക്കില്ല, അത് വെറുതെ വിയർക്കാൻ പോകുന്നു, അത് ഫ്ലാസ്കിന്റെ അടിയിൽ സ്ഥിരതാമസമാക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ലായകമായ b ലെ ലായനി a യുടെ പരമാവധി സാന്ദ്രതയിൽ ഞങ്ങൾ എത്തി, അതിനാൽ ലായനിയുടെ പരമാവധി അളവ് a ഇത് i-ൽ പുറന്തള്ളാതെ ലായക ബിയിൽ ലയിപ്പിക്കുക s ലായകത്തിൽ a ലായനിയുടെ ലയിക്കുന്നതാണ്, അതിനാൽ അടിസ്ഥാനപരമായി ഇത് ലായകത്തിൽ a ലായനിയിൽ കൈവരിക്കാവുന്ന പരമാവധി സാന്ദ്രതയാണ്, ലായകത എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ വളരെ ഉയർന്ന ലയിക്കുന്ന ഉപ്പ് ഉണ്ട്, അവ വളരെ കുറഞ്ഞ ലയിക്കുന്ന ഉപ്പാണ്. നൽകിയിരിക്കുന്ന ഒരു ലായകമാണ്, ഉദാഹരണത്തിന്, വെള്ളത്തിലെ nsl, അത് വളരെ ലയിക്കുന്നതാണെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, വാസ്തവത്തിൽ 400 ഗ്രാമിൽ താഴെയുള്ള nscl ഒരു ലിറ്റർ വെള്ളത്തിൽ ലയിപ്പിക്കാം, മറുവശത്ത്, നമുക്ക് 1.9 മില്ലിഗ്രാം agcl-ന് ഏതാനും മില്ലിഗ്രാം സിൽവർ ക്ലോറൈഡ് മാത്രമേ ഉള്ളൂ. ഒരു ലിറ്റർ വെള്ളത്തിൽ 1.9 മില്ലിഗ്രാമിൽ കൂടുതൽ എജിസിഎൽ വെള്ളത്തിൽ ലയിപ്പിക്കുക, ഒരു ലിറ്റർ വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുകയാണെങ്കിൽ, അത് ഫലഭൂയിഷ്ഠമാകും, അത് ഫ്ലാസ്കിന്റെ അടിയിൽ സ്ഥിരതാമസമാക്കും , ലായകത്തിന്റെയും ലായകത്തിന്റെയും സ്വഭാവത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു. ലായക തന്മാത്രകൾ തമ്മിലുള്ള ലായക തന്മാത്രകൾ തമ്മിലുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു , ഏറ്റവും പ്രധാനമായി ലായക തന്മാത്രകളും ലായക തന്മാത്രകളും തമ്മിലുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു , ശരി നമുക്ക് അത് മനസിലാക്കാൻ ശ്രമിക്കാം, നമുക്ക് ഇത് ശരിയാണെന്ന് ചുരുക്കത്തിൽ നോക്കാം, അതിനാൽ നമുക്ക് കുഴപ്പമില്ല nacl, പഞ്ചസാര എന്നിവ എളുപ്പത്തിൽ വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നു, എന്നാൽ മറ്റൊരു ഉദാഹരണം ആന്ത്രാസീൻ വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കില്ല , പക്ഷേ അത് വളയുമ്പോൾ എളുപ്പത്തിൽ ലയിക്കുന്നു, അതിനാൽ നമ്മൾ ഇടപെടൽ മനസ്സിലാക്കാൻ ശ്രമിച്ചാൽ nacl അയോണിക് ലായനിയിൽ പോയി അയോണായി വിഘടിക്കുന്നു. ഇത് na പ്ലസ് ആയി മാറുകയും Cl മൈനസ് ധ്രുവത്തിലുള്ള ജലത്താൽ പരിഹരിക്കപ്പെടുകയും ചെയ്യുന്നു ,
അങ്ങനെയാണ് ഇതിന് ഉയർന്ന സോളിബിലിറ്റി പഞ്ചസാര ഉള്ളത് , അത് ഓക്സിജനുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഹൈഡ്രജൻ ആണ്, ഇത് വീണ്ടും ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗിലേക്ക് നയിക്കുന്നു, വെള്ളം ധാരാളം ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് ഉള്ളതിനാൽ പഞ്ചസാര ഇതിന്റെ ഭാഗമാകും. ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് ശൃംഖല,
അങ്ങനെയാണ് പഞ്ചസാര വെള്ളത്തിലും ഫാഷനിലും ലയിക്കുന്നത്, ഇത് ഒരു ഹൈഡ്രോകാർബണല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല, കറക്റ്ററും ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗും ഇല്ല, അതിനാൽ ഇത് വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കാൻ സഹായിക്കുന്ന ഒരു സംവിധാനവുമില്ല, ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി നോൺ -പോളാർ മാനുവലാണ്, ഇത് ധ്രുവേതരമാണ് ഇവ രണ്ടും ഹൈഡ്രോകാർബണുകളാണ്, അതിനാൽ ബെൻസീൻ ലയിക്കുന്ന ഈ പ്രവേശന കവാടം വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നില്ല, അതിനാൽ ഈ ധ്രുവീയ ലായനി പോളയിൽ ലയിക്കുന്നു എന്ന് നമുക്ക് നിഗമനം ചെയ്യാം. r ലായകവും ധ്രുവീയമല്ലാത്ത ലായകവും അലിയിക്കുന്ന ധ്രുവീയ ലായകമല്ലാത്ത ലായകത്തിൽ ലായകത്തിലേക്ക് ലായകത്തിൽ ലായനി ചേർക്കുമ്പോൾ ലായകത്തിന്റെ സാന്ദ്രത വർദ്ധിക്കുന്നതുപോലെ പ്രകാശം അലിഞ്ഞുചേരുന്നു, അതിനെ പിരിച്ചുവിടൽ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, എന്നാൽ അതേ സമയം മറ്റൊരു പ്രക്രിയ നടക്കുന്നു . മറ്റൊരു ലായനി ഖരാവസ്ഥയിൽ ചൂട് അടിക്കാൻ പോകുന്നു, ഈ പ്രക്രിയയിൽ കുറച്ച് ക്രിസ്റ്റലൈസേഷൻ ഉണ്ടാകാം, അത് ലായനിയിൽ നിന്ന് പുറത്തുവരുന്നു, അതിനെ മഴ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , ഈ രണ്ട് പ്രക്രിയകളും എല്ലായ്പ്പോഴും നടക്കുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് ലായകവും ലായകവും ഉണ്ട് . നമുക്ക് പരിഹാരം ലഭിക്കുന്നുണ്ടോ , അതിനാൽ മുന്നോട്ടുള്ള ദിശയിൽ പിരിച്ചുവിടൽ സംഭവിക്കുന്നു , പിന്നിലേക്ക് മഴ സംഭവിക്കുന്നു , തുടർന്ന് ഒരു ചലനാത്മക സന്തുലിതാവസ്ഥയുണ്ട് , അതിനാൽ ലായകം ലായകത്തിലേക്ക് പോകുന്ന നിരക്കിലോ സോളിഡ് പുറത്തുവരുന്ന നിരക്കിലോ രണ്ട് നിരക്കും തുല്യമാകുമ്പോൾ നമുക്ക് സന്തുലിതാവസ്ഥ ഉണ്ടാകും , കൂടാതെ ലായനി ചേർക്കുന്നത് തുടരുമ്പോൾ ലായനി ലായകത്തിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ നമ്മൾ ഒരു ഘട്ടത്തിലെത്തും കൂടുതൽ നേരം സാധ്യമാണ്, നമുക്ക് കൂടുതൽ പിരിച്ചുവിടലില്ല, ആ സമയത്ത് നമുക്ക് സാധ്യമായ ഖരസാധ്യതയുടെ പരമാവധി സാന്ദ്രതയിലെത്തി, അതിനെ പൂരിത ലായനി പൂരിത ലായനി എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ലായനി അതിന്റെ പരമാവധി സാന്ദ്രതയിൽ എത്തുമ്പോൾ, കൂടുതൽ ചേർത്താൽ നമുക്ക് ലായനിയിൽ കൂടുതൽ ലായനി ചേർക്കാൻ കഴിയില്ല. സോളിറ്റിലെ സോളിഡ് ലായനി ലയിപ്പിക്കുക അല്ലെങ്കിൽ അത് ലയിക്കാത്ത ലായനി ഈ ഘട്ടത്തിൽ ലായനിയിൽ നിന്ന് പുറത്തുവരും ഇതാണ്, ലായനിയിൽ ലായനി പൂരിതമാണെന്ന് നമുക്ക് പറയാം, ലായനിയിൽ ചേർക്കാൻ കഴിയില്ല, നമുക്ക് ഇനി ലായനിയുടെ സാന്ദ്രത വർദ്ധിപ്പിക്കാൻ കഴിയില്ല അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഇഫക്റ്റ് ചർച്ച ചെയ്യേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു പ്രതികരണമാണ്, നമുക്ക് ഇതിനെ ഒരു പ്രതികരണമായി കണക്കാക്കാം, കൂടാതെ ഈ സാറ്റലൈറ്റ് തത്വം ah മുൻ തത്ത്വത്തിൽ leash എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്നതിനെ പിന്തുടരുകയും വേണം, അതിനാൽ ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിലെ മർദ്ദവും താപനിലയും താപനിലയും നമുക്ക് പഠിക്കാം. ഈ ചലനാത്മക സന്തുലിതാവസ്ഥയിൽ ശരി , ലായനി എന്ന് പറയാം, നമുക്ക് ആദ്യം ഖരവും ദ്രാവകവും ചർച്ച ചെയ്യാം, അവിടെ ലായകം ഖരവും ലായകവും

ദ്രാവകവുമാണ് , അതിന്റെ ഫലം എന്തായിരിക്കും t മർദ്ദം സമ്മർദ്ദത്തിന്റെ വലിയ പ്രഭാവം ഉണ്ടാകാൻ പോകുന്നില്ല, കാരണം ഖരവും ലായകവും സാധാരണയായി വളരെ അപ്രസക്തമാണ്, അതിനാൽ മർദ്ദം വർദ്ധിപ്പിച്ചാൽ പ്രതിപ്രവർത്തന പദാർത്ഥത്തിന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ വോളിയം മാറ്റത്തിൽ ഒരു മാറ്റവും ഉണ്ടാകില്ല. പ്രഷർ വ്യതിയാനം മൂലം പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ ദിശയിൽ കാര്യമായ മാറ്റമുണ്ടാകില്ല , പക്ഷേ ഒരു എൻതാൽപ്പി ഉണ്ടെങ്കിൽ താപനില വ്യതിയാനം വളരെയധികം സ്വാധീനം ചെലുത്തും ഡെൽറ്റ എച്ച്. പ്രതികരണ പ്രതികരണം മുന്നോട്ട് പോകുന്നു താപം വിമോചിതമാണ് നമുക്ക് ഊർജം ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ താപനിലയിലെ വർദ്ധനവ് പ്രതികരണത്തെ പിന്നോട്ട് ദിശയിലേക്ക് കൊണ്ടുപോകും, കാരണം അത് ആഹ് കുറയ്ക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു, കാരണം താപനില വർദ്ധിപ്പിക്കും. ഡെൽറ്റ എച്ച് ഇല്ലാതാക്കിയാൽ, സിസ്റ്റത്തിന് കൂടുതൽ ചൂട് ഉണ്ടാകും, അതിനാൽ താപനില വർദ്ധിക്കും, പക്ഷേ പുനരധിവാസം നടത്തുന്നയാളുടെ പ്രതികരണം സമ്മർദ്ദം കുറയ്ക്കാൻ കഴിയുന്ന ഒരു ദിശയിലേക്ക് നീങ്ങും. ഊഷ്മാവ് വർദ്ധിപ്പിച്ചാൽ താപം ആഗിരണം ചെയ്യപ്പെടുന്ന ഒരു ദിശയിലേക്ക് അത് നീങ്ങേണ്ടതുണ്ട് , അതിനാൽ ഡെൽറ്റയ്ക്ക് എക്സോതെർമിക് പ്രതിപ്രവർത്തനം പിന്നോട്ട് പോകുമെന്ന് വ്യക്തമാണ് , അതേ ലോജിക്കിൽ നിന്ന് പിന്നിലേക്ക് നീങ്ങും, ഡെൽറ്റ എച്ച് കൂടുതലാണെങ്കിൽ നമുക്ക് ഇപ്പോൾ നിഗമനം ചെയ്യാം പ്രതിപ്രവർത്തനം മുന്നോട്ട് നീക്കാൻ ഊർജം ആവശ്യമായ 0 എന്നതിനേക്കാൾ ഊർജ്ജം ആഗിരണം ചെയ്യപ്പെടുന്നു പ്രതികരണം മുന്നോട്ട് നീങ്ങാൻ എൻഡോതെർമിക് , അപ്പോൾ പ്രതികരണം മുന്നോട്ട് നീങ്ങും ശരി, അത് ദ്രാവകത്തിൽ ഖരരൂപത്തിൽ ലയിക്കുന്നതിനെ കുറിച്ച് ശരിയാണ്, നമുക്ക് ഇപ്പോൾ പരിഗണിക്കാം വാതക ലായനി ഒരു ലായകത്തിൽ ലയിക്കുന്നത് ദ്രാവക ലായകമാണ് ഇപ്പോൾ അതേ നിരീക്ഷണം ലിസ്റ്റീരിയ തത്വമനുസരിച്ച് നടത്താം, ഡെൽറ്റ എക്സോതെർമിക് ആണെങ്കിൽ ഡെൽറ്റ s പൂജ്യത്തേക്കാൾ കുറവാണ്, ഡെൽറ്റ എച്ച് പൂജ്യത്തേക്കാൾ വലുതാണെങ്കിൽ പിന്നോട്ട് പോകുന്നത് എൻഡോതെർമിക് പ്രതികരണമാണ്, എന്നാൽ ഈ പ്രത്യേക സാഹചര്യത്തിൽ കുറവ് വ്യവസ്ഥ പരിഗണിക്കുക, വാതകമായത് ഒരു ദ്രാവകത്തിലേക്ക് പോകുന്നു, ഇത് ദ്രാവകത്തിൽ നിന്ന് വാതകത്തിലേക്ക് പോകുന്നത് നമുക്ക് അറിയാവുന്ന ഒരു ഘനീഭവനമാണ് eous അല്ലെങ്കിൽ ലിക്വിഡ് വാതക ഊർജ്ജം പരിണമിക്കും, അതിനാൽ ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനം എക്സോതെർമിക് ആണ്, ഡെൽറ്റ h പൂജ്യത്തേക്കാൾ കുറവാണ്, അതിനാൽ താപനില വർദ്ധിക്കുന്നതിനാൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം പിന്നോട്ട് പോകും, അതായത് ലായനിയിലെ വാതക വാതകത്തിന്റെ ലായനി വർദ്ധിക്കുമ്പോൾ കുറയുന്നു താപനില ശരി ഇപ്പോൾ നമുക്ക് മർദ്ദത്തെക്കുറിച്ച് ചിന്തിക്കാം, അതിനാൽ ഇത് എന്റെ പാത്രമാണ് , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ എനിക്ക് എന്റെ പരിഹാരമുണ്ട്, നമുക്ക് ഖര ലായക കണികയുണ്ട്, ഇത് ലായക കണവും വാതക ഘട്ടവുമാണ് , ഇത് ഒരു അടഞ്ഞ ഫ്ലാസ്ക് ആണ്, എനിക്ക് കുറച്ച് മർദ്ദം പ്രയോഗിച്ചു ഇപ്പോൾ സിസ്റ്റത്തിൽ മർദ്ദം വർധിച്ചാൽ എന്താണ് സംഭവിക്കാൻ പോകുന്നത് പരിഹാരം അത്യധികം കംപ്രസ്സുചെയ്യാനാകാത്തതിനാൽ അത് കംപ്രസ്സുചെയ്യുന്നില്ല, പക്ഷേ വാതകം കംപ്രസ്സുചെയ്യും, ഇപ്പോൾ എനിക്ക് കൂടുതൽ വാതക കണികകൾ ഒരു ചെറിയ വോള്യത്തിൽ സംഭരിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ലിസ്റ്റുചെയ്ത റിലേ സമ്മർദ്ദം കുറയ്ക്കുന്നതിന് എന്ത് പറയും ഒരു ദിശയിലേക്ക് പോകണം ആഹ് അതിന് സമ്മർദ്ദം കുറയ്ക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ തീർച്ചയായും ഒരു സാന്ദ്രത ഉള്ള ഈ ലായനി കണിക ഈ പ്രദേശത്ത് വർദ്ധിച്ചു, ഇതിലെ സാന്ദ്രത പോലും കോൺസ്റ്റായി തുടരുന്നു കാരണം കംപ്രസ്സുചെയ്യാൻ കഴിയാത്തതിനാൽ ഇത് സമ്മർദ്ദത്തിന്റെ പ്രഭാവം കുറയ്ക്കുന്നതിനുള്ള പരിഹാരത്തിലേക്ക് പോകും , വാതക ലായകത്തിന്റെ മർദ്ദം ലയിക്കുന്നതനുസരിച്ച് ലായനിയിൽ വർദ്ധനവുണ്ടാകുമെന്നും ഇത് രൂപപ്പെടുത്തിയിട്ടുണ്ടെന്നും ഇത് വളരെ വ്യക്തമാണ് . ഹെൻറി ലായനിയിലെ വാതക ലായനിയുടെ സാന്ദ്രതയിൽ വാതക കണത്തിന്റെ ലയിക്കുന്നതും p എന്നത് khx ന് തുല്യമാണെന്ന് നിയമം പറയുന്നു, ഇവിടെ p എന്നത് ലായനിക്ക് മുകളിലുള്ള ലായനിയുടെ മർദ്ദമാണ് x എന്നത് ലായനിയിലെ ലായനിയുടെ സാന്ദ്രതയാണ്, അതിനാൽ മർദ്ദം മോളിനെ വർദ്ധിപ്പിക്കുന്നു അംശം ലായകത്തിന്റെ സാന്ദ്രത വർദ്ധിക്കുന്നു , അതിന്റെ വ്യക്തതയെ നമുക്ക് p കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ മറ്റൊരു വിധത്തിലേക്ക് തിരിക്കാം, kh ഉയർന്ന ഹെൻറി സ്ഥിരാങ്കം കുറയുന്നു, ലായനിയിലെ വാതക ലായകത്തിന്റെ ലായനി കുറയുന്നു, ശരി നമുക്ക് അടുത്തതായി ദ്രാവക ദ്രാവക ലായനിയുടെ നീരാവി മർദ്ദം ചർച്ച ചെയ്യാം, അതിനാൽ ആദ്യം ശുദ്ധമായത് പരിഗണിക്കാം ലിക്വിഡ് എനിക്ക് ഒരു ദ്രാവകം ഉണ്ടെന്ന് പറയാം, അത് അടച്ച ഫ്ലാസ്കിൽ ഇടുക, അതിനാൽ ഞാൻ ഇവിടെ കുറച്ച് ദ്രാവകം അവതരിപ്പിച്ചു, ഇത് ഒരു അസ്ഥിര ദ്രാവകമാണ് , അതിനാൽ ഈ താപനിലയിൽ ഈ ആഹ് ദ്രാവക തന്മാത്രകളിൽ ചിലത് രക്ഷപ്പെടാൻ പോകുന്നു, അവ ഈ ശൂന്യമായ സ്ഥലത്തേക്ക് പോകുകയാണ്, ഇപ്പോൾ ഇതേ ദ്രാവകത്തിന്റെ ഈ വാതക തന്മാത്ര ചുറ്റി സഞ്ചരിക്കുന്നു, അവ ഉപരിതലത്തിൽ തിരിച്ചടിക്കാൻ പോകുന്നു, അവയിൽ ചിലത് തിരികെ പോകാൻ തുടങ്ങും ദ്രവരൂപത്തിലേക്ക് അങ്ങനെ സോലു സോ ലായനി ലിക്വിഡ് എ വാതകത്തിലേക്ക് പോകുകയും പിന്നീട് ഈ വാതകം തിരികെ വരികയും ചെയ്യുന്ന ഒരു തരം ആഹ് പ്രക്രിയ നടക്കുന്നു ,

അങ്ങനെ ഒരു പ്രതികരണം മുന്നോട്ട് പോകുകയും പ്രതികരണം പിന്നോട്ട് വരികയും ചെയ്യുന്നു, ചലനാത്മക സന്തുലിതാവസ്ഥയും ഉണ്ട് . സന്തുലിതാവസ്ഥയിൽ, ഈ ദ്രാവകത്തിന്റെ മർദ്ദം, അതേ ദ്രാവകത്തിന്റെ ഈ വാതക തന്മാത്ര a ah ഉപരിതലത്തിൽ കുറച്ച് സമ്മർദ്ദം ചെലുത്താൻ പോകുന്നു, ആ മർദ്ദത്തെ നീരാവി മർദ്ദം എന്ന് വിളിക്കുന്നു , അതിനാൽ നമ്മൾ 0 ഇടുന്നു. നമുക്ക് മറ്റൊരു ഒഴിഞ്ഞ ഫ്ലാസ്ക് ഉണ്ടെങ്കിൽ, ഞങ്ങൾ ഈ ദ്രാവകം b അവിടെ വയ്ക്കുകയാണെങ്കിൽ, അതേ കാര്യം സംഭവിക്കാൻ പോകുന്നു, ഈ ശൂന്യമായ ഇടം നിറയ്ക്കാൻ പോകുന്നു, തുടർന്ന് വീണ്ടും നമുക്ക് ഒരു ചലനാത്മക സന്തുലിതാവസ്ഥ ഉണ്ടാകാൻ പോകുന്നു, ഈ വാതക തന്മാത്ര പ്രവർത്തിക്കാൻ പോകുന്നു t വില ഉപരിതലത്തിലെ കൃത്യമായ മർദ്ദം, ഇത് pb 0 യെ ശുദ്ധമായ b ശുദ്ധമായ ദ്രാവകത്തിന്റെ നീരാവി മർദ്ദം b OK എന്ന് വിളിക്കാൻ പോകുന്നു , തീർച്ചയായും ഇതിൽ ഇത് ഒഴിഞ്ഞ ഫ്ലാസ്ക് ആണെന്ന് ഞാൻ കരുതുന്നു, അതിനാൽ സമ്മർദ്ദം മാത്രമേ ഉണ്ടാകൂ b യുടെ മോൾ വാതക തന്മാത്രയും അതേ വസ്തുവും ഇവിടെ മർദ്ദം

ഉണ്ടാകുന്നത് ദ്രാവകത്തിന്റെ വാതക തന്മാത്ര കാരണം മാത്രമാണ്, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് അവയെ ഒന്നിച്ച് ചേർക്കാം, ഇപ്പോൾ നമ്മൾ അവയെ ഒരുമിച്ച് ചേർക്കാൻ പോകുന്നു, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഇവിടെ ഒരു പ്ലസ് ബി ഉണ്ട്, അതേ കാര്യം a പ്ലസ് ബി നമുക്ക് a, b എന്നിവയുടെ a, പരിഹാരം ദ്രാവക രൂപത്തിലും ah വാതകം a, b എന്നിവ വാതക രൂപത്തിലും ഉണ്ട്, ഇപ്പോൾ ഇവ തമ്മിൽ എന്തെങ്കിലും ബന്ധമുണ്ടായിരിക്കണം a ചെലുത്തുന്ന മർദ്ദം എന്താണ്, b നൽകുന്ന മർദ്ദം എന്താണ്, എന്താണ് മൊത്തം മർദ്ദം t, അതിനാൽ ഇത് b യിലേക്കുള്ള ഭാഗിക മർദ്ദം മൂലമുണ്ടാകുന്ന ഭാഗിക മർദ്ദമാണ്, ഇതാണ് മൊത്തം മർദ്ദം, വാതക ഘട്ടത്തെ എനിക്ക് എങ്ങനെ തരം തിരിക്കാം , എന്നാൽ ദ്രാവക ഘട്ടം ദ്രാവക ഘട്ടത്തെക്കുറിച്ച് എനിക്ക് മോളിന്റെ അംശത്തിന്റെ മോൾ അംശം അനുസരിച്ച് തരം തിരിക്കാം b എന്നതിനെ ഞങ്ങൾ ഒരിക്കൽ തരംതിരിച്ചു ഈ അളവും റോൾസ് നിയമവും തമ്മിലുള്ള ബന്ധം പറയുന്നു, ഈ pa xb-ന് ആനുപാതികമാണ് xab-ന് ആനുപാതികമാണ്, xa 1 ന് തുല്യമാണ്, അതായത് നമുക്ക് ഒരു ശുദ്ധമായ ah ദ്രാവകം ഉള്ളപ്പോൾ pa എന്നത് pa ന് തുല്യമാണ് . pa പൂജ്യത്തിന് തുല്യവും xb എന്നത് ഒന്നിന് തുല്യമാണ്, അപ്പോൾ നമുക്ക് pb എന്നത് pb പൂജ്യത്തിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ആനുപാതിക സ്ഥിരാങ്കം ഉടനടി ലഭിക്കും, എനിക്ക് ഈ സമവാക്യം ഈ രൂപത്തിൽ എഴുതാം, അതിനാൽ ഞാൻ ഈ ഡയഗ്രാമിൽ ഇത് നോക്കാം. a, b എന്നിവയുടെ മർദ്ദം ഭാഗിക മർദ്ദം ഇത് ഒരു മോളിന്റെ ഭിന്നസംഖ്യയാണ്, അതിനാൽ ഇവിടെ നമുക്ക് ഒരു മോൾ ഫ്രാക്ഷൻ xa 0 ന് തുല്യമാണ്, xa ഒന്നിന് തുല്യമാണ്, ഇവിടെ നമുക്ക് xb പൂജ്യത്തിന് തുല്യവും xb ഒന്നിന് തുല്യവുമാണ്. നമുക്ക് ഒരു ശുദ്ധമായ b ഉണ്ട്, b യുടെ ഭാഗിക മർദ്ദം മൂലമുള്ള ഭാഗിക ah ഭാഗിക മർദ്ദം pb പൂജ്യവും a യുടെ ഭാഗിക മർദ്ദം പൂജ്യവും ആയിരിക്കും , നമുക്ക് ശുദ്ധമായ ദ്രാവകം ഉള്ളപ്പോൾ a യുടെ ഭാഗിക മർദ്ദം പോകും pa പൂജ്യം മൂലമായിരിക്കാം , b യുടെ ഭാഗിക മർദ്ദം പൂജ്യമാകും, നിങ്ങൾക്ക് ഒന്ന് ചെയ്യാം ഞാൻ xapa മാറ്റുമ്പോൾ ഇതൊരു നേർരേഖയാണെന്ന് കാണാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഞാൻ xa യെ 0-ൽ നിന്ന് 1 ആക്കി മാറ്റാൻ പോകുകയാണെങ്കിൽ a യുടെ ഭാഗിക മർദ്ദം രേഖീയമായി വർദ്ധിക്കും, ക്ഷമിക്കണം, ഇത് ഒരു നേർരേഖ ശരിയാക്കാൻ ശ്രമിക്കുക. നമുക്ക് ശുദ്ധമായ ദ്രാവകം b ഉള്ളപ്പോൾ കണിക അമർത്തുമ്പോൾ b യുടെ ഭാഗങ്ങളുടെ സാന്ദ്രത വർദ്ധിക്കുന്നതിനാൽ b യുടെ ഭാഗിക മർദ്ദവും വർദ്ധിക്കും ah ഒരു നേർരേഖ ഉണ്ടാകും, കൂടാതെ നമുക്ക് ഇത് ലഭിക്കുന്നു മൊത്തം മർദ്ദം ശരിയാണ് മൊത്തം മർദ്ദം ഈ സമവാക്യത്തിൽ നിന്ന് കണക്കാക്കാം, അതിനാൽ മൊത്തം മർദ്ദം pa പൂജ്യം xa പ്ലസ് pb പൂജ്യം xv ആണ്, i can ah പകരമായി xb എന്നത് ഒരു മൈനസ് xa ന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് pa പൂജ്യം xa പ്ലസ് pb പൂജ്യം ഒന്ന് മൈനസ് xa ലഭിക്കും അതിനാൽ എനിക്ക് pb 0 പ്ലസ് ph 0 മൈനസ് pb ലഭിക്കും 0 xa, അതിനാൽ ഇത് വീണ്ടും a-യിലെ ഏകാഗ്രതയുമായി ബന്ധപ്പെട്ട ഒരു രേഖീയ ഫംഗ്ഷനാണ് , തീർച്ചയായും നമുക്ക് ഈ നേർരേഖ ലഭിക്കാൻ പോകുന്നു, ഇത് യഥാർത്ഥത്തിൽ ഈ 2 വരികളുടെ ആകെത്തുകയാണ്, ഇതാണ് p ആകെ, ഇത് ഒരു ആശങ്കയാണ് ഭാഗിക മർദ്ദം a ഇത് b യുടെ ഭാഗിക മർദ്ദം ആണ്, ഇത് p ടോട്ടൽ ആണ് pa plus p ok

അങ്ങനെയായിരിക്കും പരിഹാരം, നമുക്ക് പുസ്തകത്തിൽ നൽകിയിരിക്കുന്ന ഒരു ഉദാഹരണം ചെയ്യാം, ഞാൻ അത് വായിക്കട്ടെ, ആദ്യം ബ്ലാക്ക് ബോർഡ് വൃത്തിയാക്കട്ടെ , പുസ്തകത്തിൽ നിന്നുള്ള ഉദാഹരണം നോക്കാം, അതിൽ പറയുന്ന ഉദാഹരണം നീരാവി മർദ്ദം ഇപ്രകാരമാണ് 298 കെൽവിനിലെ ക്ലോറോഫോമും ഡൈക്ലോറോമീഥേനും യഥാക്രമം 200 മില്ലിമീറ്റർ ഊർജവും 450 മില്ലിമീറ്റർ ഊർജവുമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് cl3-ൽ ക്ലോറോഫോം സി ഉണ്ട്, നമുക്ക് a dichloromethane ch2 cl2 എന്ന് വിളിക്കാം, അതിനെ b എന്ന് വിളിക്കാം , ഈ ശുദ്ധമായ ഘടകങ്ങളുടെ നീരാവി മർദ്ദം നമുക്ക് നൽകുന്നു. p ah p 0 ന്റെ ph 0 200 മില്ലിമീറ്റർ ആകും, pb 0 415 മില്ലിമീറ്റർ എഡ്ജ് ആകും, ശരി, ഇപ്പോൾ നമ്പർ വൺ 25.5 ഗ്രാം cacl3 കലർത്തി തയ്യാറാക്കിയ ലായനിയുടെ നീരാവി മർദ്ദം കണക്കാക്കുക,

അങ്ങനെ ഞങ്ങൾ 25.5 ഗ്രാം മിക്സ് ചെയ്യുന്നു ഇതിൽ 40 ഗ്രാം ഉപ്പ് ലിക്വിഡ് b , ഞങ്ങളോട് a, b എന്നിവയുടെ നീരാവി മർദ്ദം ചോദിക്കുന്നു, മൊത്തം നീരാവി മർദ്ദം ശരിയാണ്, എന്താണ് തെറ്റ് ഇപ്പോൾ നമുക്ക് അടിസ്ഥാനത്തിലേക്ക് മടങ്ങാം, സൂത്രവാക്യം pa പൂജ്യം pa ആണ് xapa പൂജ്യത്തിന് തുല്യമാണ് pb എന്നത് xbpb പൂജ്യമാണ് ഇപ്പോൾ pa zer o, pb പൂജ്യം എന്നിവ നൽകിയിരിക്കുന്നു, ഇത് pa പൂജ്യമാണ് ഇത് pb പൂജ്യം ഒന്ന്, അതിനാൽ എനിക്ക് മോൾ ഫ്രാക്ഷൻ xa, xb എന്നിവ ആവശ്യമാണ്, xn xb എങ്ങനെ നിർവചിക്കപ്പെടുന്നു xa എന്നത് na പ്ലസ് nb കൊണ്ട് ഹരിക്കുന്നു, അതുപോലെ തന്നെ എനിക്ക് xb കണക്കാക്കാം കൂടാതെ എനിക്ക് xb കണക്കാക്കാനും കഴിയും ലളിതമായി 1 മൈനസ് xa കൊണ്ട് ഇപ്പോൾ nai കണക്കാക്കാൻ തന്മാത്രാ ഭാരം ആവശ്യമാണ്, അതിനാൽ chcl3 ന്റെ തന്മാത്രാഭാരത്തിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം 119 ഉം ch2cl2 ന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം 85 ഗ്രാമും ഒരു മോളിന് 85 ഗ്രാം ആണ് , തുടർന്ന് നമുക്ക് മോളുകളുടെ എണ്ണം കണക്കാക്കാം. ഓരോന്നിലും 25.5 ഗ്രാമിനെ 109.5 ഗ്രാം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ, അത് എനിക്ക് cl3 ന്റെ മോളുകൾ നൽകും, അതിനാൽ നമുക്ക് 25.5 നെ 119.5 കൊണ്ട് ഹരിച്ച് ഉത്തരം നൽകാം, നമുക്ക് 0.21 ലഭിക്കും , b ന് നമ്മൾ ചെയ്യേണ്ടത് ഇതാണ്. അത് 40 നെ 85 40 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 85 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ എനിക്ക് കിട്ടാൻ പോകുന്ന ഉത്തരം 0.470 ആണ് , ഇപ്പോൾ എനിക്ക് xa മോൾ ഫ്രാക്ഷൻ കണക്കാക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ അവിടെ നൽകിയിരിക്കുന്നത് രണ്ട് 0.21 മൂന്ന് എന്നത് na പൂജ്യം പോയിന്റ് രണ്ട് മൂന്ന് പ്ലസ് സീറോ പോയിന്റ് കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ നാല് ഏഴ് പൂജ്യം അങ്ങനെ കാൽക്കുലേറ്റർ പോയിന്റ് ഉപയോഗിച്ച് രണ്ട് ഒന്ന് മൂന്ന് പോയിന്റ് si കൊണ്ട് ഹരിക്കുന്നു x എട്ട് മൂന്ന് എനിക്ക് ഉത്തരം മൂന്ന് പൂജ്യം പോയിന്റ് മൂന്ന് ഒന്ന് രണ്ട് , തീർച്ചയായും ഈ ഫോർമുല ഉപയോഗിച്ച് 1 മൈനസ് 0.312 എനിക്ക് 886.68 ലഭിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ എനിക്ക് ആവശ്യമായ എല്ലാ വിവരങ്ങളും ഉണ്ട് pa യെ xa കൊണ്ട് നൽകണം, ഞങ്ങൾ 0.312 ഗുണിച്ച് ah pa 0 കൊണ്ട് കണക്കാക്കി. ഇവിടെ തന്നെ 200, അതിനാൽ എനിക്ക് 62.4 ലഭിക്കുന്നു , കൂടാതെ pb ശരി xb ഇവിടെ നൽകിയിരിക്കുന്നത് 0.688-നെ 4 1 5 കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ 0.688 -നെ 4 1 5 കൊണ്ട് ഗുണിച്ചാൽ 0.688-നെ ഗുണിച്ചാൽ 285 പോയിന്റ് അഞ്ച് മില്ലിമീറ്റർ എഡ്ജ് ആയിരിക്കും , തീർച്ചയായും മൊത്തം മർദ്ദം ലളിതമായിരിക്കും. മൊത്തം മർദ്ദത്തിന്റെ

ഈ രണ്ട് അളവുകളുടെയും ആകെത്തുക 0.94347.9 ആകും, അതിനാൽ ഇത് മൊത്തം മർദ്ദമാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ കണക്കാക്കിയ ഭാഗം എ , നീരാവി ഘട്ടത്തിലെ ഓരോ ഘടകത്തിന്റെയും നീരാവി ഘട്ടത്തിലെ ഓരോ ഘടകത്തിന്റെയും മോളിന്റെ അംശം ചോദിക്കുന്നു. ഈ ഐഡിയൽ ഗ്യാസ് നിയമം ഞങ്ങൾ പ്രയോഗിക്കാൻ പോകുന്നത് pv nrt ശരിയ്ക്ക് തുല്യമാണ് , ഇത് ഒരു ഭാഗിക മർദ്ദമാണെങ്കിൽ panart അതിനാൽ നീരാവി ഘട്ടത്തിൽ a, b എന്നിവയുടെ മോൾ അംശം കണക്കാക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ മോളിന്റെ ഭിന്നസംഖ്യയെ നമുക്ക് ആ മൂലധനം xa എന്ന് വിളിക്കാം. ഞാൻ ഇതിനകം ഉപയോഗിച്ചത് ശരിയാകും അതിനാൽ നമുക്ക് ഒരു കുരുമുളക് ഇവിടെ വയ്ക്കാം, അതിനാൽ na നീരാവിയിൽ ആകെ മോളുകൾ കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ na നീരാവിയിലും nb-ൽ വെബിലെ nb-ലും ഞാൻ പകരം വയ്ക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇവിടെ നിന്ന് എനിക്ക് pa പ്ലസ് pb കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ കിട്ടും എന്നായിരിക്കും ഉത്തരം , എനിക്ക് ഇതെല്ലാം ഉണ്ട് വിവരങ്ങൾ pa ഇവിടെ നൽകിയിരിക്കുന്നു, ah pv, pa പ്ലസ് pb എന്നത് p ടോട്ടൽ അല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല, അതിനാൽ എനിക്ക് നീരാവി ഘട്ടത്തിൽ a യുടെ മോൾ അംശം ലഭിക്കുന്നു, അത് 62.4-നെ 347.9 കൊണ്ട് ഹരിക്കും, അതിനാൽ 62.4-നെ 347.9 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 0.179 എന്ന് നോക്കാം , xb-യെ കുറിച്ച് എന്താണ് 1 മൈനസ് x8 ആകുക, അതിനാൽ എനിക്ക് 1 എട്ട് പോയിന്റ് എട്ട് രണ്ട് ഒന്ന് ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ a യുടെ മോളിന്റെ അംശവും b യുടെ മോൾ അംശവും a യുടെ മോളിന്റെ അംശവും b യുടെ നീരാവിയിലെ മോൾ അംശവും കണക്കാക്കിയ ഒരു കാര്യം ശ്രദ്ധിക്കേണ്ടതാണ്, ഇതാണ് നീരാവി മാറിയത് ദ്രവ ഘട്ടത്തിൽ b യുടെ അംശം 0.688 ആയിരുന്നു, ഇപ്പോൾ നീരാവി ഘട്ടത്തിൽ b യുടെ മോൾ അംശം 0.821 ആയി മാറിയിരിക്കുന്നു, അതിന് അസ്ഥിരതയുമായി എന്തെങ്കിലും ബന്ധമുണ്ടെന്നും V ന് ഉയർന്ന നീരാവി മർദ്ദം ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാം. നീരാവി ഘട്ടത്തിലേക്ക് പോകാനുള്ള ഉയർന്ന പ്രവണത ഇതിന് ഉയർന്ന അസ്ഥിരതയുണ്ട് അതിനാൽ ഇത് a എന്നതിനേക്കാൾ കൂടുതൽ അസ്ഥിരമായ സംയുക്തമാണ്, അതിനാൽ ഇതിന് a എന്നതിനേക്കാൾ കൂടുതൽ നീരാവിയിലേക്ക് പോകാനുള്ള ഉയർന്ന പ്രവണതയുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് നീരാവി ഘട്ടത്തിൽ സമ്പന്നമാകും, ശരി ശരി , പാഠത്തിലെ ചോദ്യത്തിൽ നിന്ന് ഒരു പ്രശ്നം കൂടി നോക്കാം ശരി ആദ്യം ബ്ലാക്ക്ബോർഡ് വൃത്തിയാക്കട്ടെ, ശുദ്ധമായ ദ്രാവകമായ a, b എന്നിവയുടെ നീരാവി മർദ്ദം യഥാക്രമം 450, 700 മില്ലിമീറ്റർ hg ആണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് a, b, p 0 എന്നിവയുണ്ട്, pa 0, tb 0 എന്നത് 450, 700 മില്ലിമീറ്റർ ഊർജ്ജം 4 50, 700 മില്ലിമീറ്റർ എഡ്ജ് യഥാക്രമം ശുദ്ധമായ a യുടെ നീരാവി മർദ്ദം 450 മില്ലിമീറ്റർ എച്ച്ജി നീരാവി മർദ്ദം 700 മില്ലിമീറ്റർ എഡ്ജ് ആണ് . ദ്രാവക മിശ്രിതത്തിന്റെ ഘടനയും നീരാവി ഘട്ടത്തിന്റെ ഘടന കണ്ടെത്തുന്നു ശരി ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ആദ്യം ദ്രാവക ഘട്ടത്തിൽ a യുടെ മോൾ അംശം x ആണെന്ന് അനുമാനിക്കാം, പിന്നെ തീർച്ചയായും b യുടെ മോൾ അംശം ഒരു മൈനസ് xa ആകും , ശരി നീരാവി മർദ്ദം ഒരിക്കൽ i മോൾ ഫ്രാക്റ്റി ഉണ്ട് എനിക്ക് xa യുടെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ a, b എന്നിവയുടെ നീരാവി മർദ്ദം എഴുതാൻ കഴിയുമെന്ന് അനുമാനിക്കുമ്പോൾ, അത് 450 x ആകാൻ പോകുന്നത് a യുടെ നീരാവി മർദ്ദം 450 xa ആണ് , b യുടെ നീരാവി മർദ്ദം 700 1 മൈനസ് xa ആയിരിക്കും കൂടാതെ ചോദ്യം മൊത്തം മർദ്ദം എന്നോട് പറയുന്നു , അതിനാൽ ഇതും ഇതും ഇതിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ എനിക്ക് ഒരു സമവാക്യം ഉണ്ട്, അത് 450 xa പ്ലസ് 700 1 മൈനസ് xa ഒരു സമവാക്യം ഒന്ന് അജ്ഞാതൻ അത് പരിഹരിക്കൂ, നമുക്ക് ഉത്തരം ഉണ്ട്, അതിനാൽ നമുക്ക് അത് പരിഹരിക്കാൻ ശ്രമിക്കാം 450 ലഭിക്കും xa പ്ലസ് 700 മൈനസ് a 100 xa, അതായത് 700 മൈനസ് 250 xa , മറുവശം 250 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ xa ലഭിക്കാൻ പോകുന്നു, xa എന്നത് 100-നെ 250 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 0.4 ആണ്, അതിനാൽ xa 0.4 ആണെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടെത്തി, അതിനാൽ xa 0.4 ആണെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടെത്തി. a യുടെ മർദ്ദം 450 ആയി 0.4 ആകും, അത് 180 ആകും, b യുടെ ഭാഗിക മർദ്ദം 700 ഗുണിക്കുക 1 മൈനസ് അക്ഷം 0.6 ആകും, അതിനാൽ ഇത് 420 ആകും, അതിനാൽ നമുക്ക് മൊത്തം മർദ്ദം 180 പ്ലസ് ആണെന്ന് പരിശോധിക്കാം. 420 അതായത് 600 മില്ലിമീറ്റർ ഊർജ്ജമാണ് ഇപ്പോൾ b എന്ന ഭാഗത്ത് ഇതേ ചോദ്യം നീരാവി ഘട്ടത്തിന്റെ ഘടനയും t ലും കണ്ടെത്തുന്നു. അവസാനത്തെ ഉദാഹരണം , നീരാവി ഘട്ടത്തിന്റെ ഘടന ഞങ്ങൾ ഇതിനകം കണ്ടു, ഭാഗിക മർദ്ദത്തിൽ നിന്ന് നമുക്ക് ഭാഗങ്ങൾ കണക്കാക്കാം, നീരാവി ഘട്ടത്തിന്റെ ഘടന നീരാവി ഘട്ടത്തിന്റെ x ആണ്, ശരി ഞാൻ ബ്ലാക്ക്ബോർഡ് അൽപ്പം വൃത്തിയാക്കട്ടെ, അതിനാൽ a യുടെ നീരാവി ഘട്ടത്തിലെ ഘടന ഭാഗികമാണ് മൊത്തം മർദ്ദം കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ, ഉത്തരം നേരെ മുന്നോട്ട് 600 കൊണ്ട് ഹരിക്കുന്നു , എനിക്ക് 0.3 ലഭിക്കും, എനിക്ക് ആവി മർദ്ദത്തിലെ b യുടെ മോൾ അംശം 1 മൈനസ് പോയിന്റ് 3 കൊണ്ട് കണക്കാക്കാം. മൊത്തം മർദ്ദം 600.7 ആണ്, രണ്ട് രീതിയും ഉപയോഗിച്ച് എനിക്ക് ഒരേ ഉത്തരം ലഭിക്കും , കൂടാതെ അടിസ്ഥാന തത്വത്തിൽ നിന്ന് മറ്റൊന്നിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ച് ഞാൻ ഈ ടാസ്ക് പൂർത്തിയാക്കി, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യാൻ പോകുന്ന അടുത്ത വിഷയം സാറിന്റെ നീരാവി മർദ്ദത്തിന്റെ നീരാവി മർദ്ദമാണ് . ദ്രവ ഖരരൂപത്തിലുള്ള ഖരാവസ്ഥയുടെ പരിഹാരം ശരിയിൽ തണ്ടുകളുടെ നിയമം അത് പറയുന്നതുപോലെ ഒരിക്കൽ കൂടി പരിശോധിക്കാം pa ഒരു ഘടകത്തിന്റെ ഭാഗിക മർദ്ദം ഒരു ഘടകത്തെ അനുവദിക്കുന്നു a xapa പൂജ്യത്തിന് തുല്യമാണ്, അതേ കാര്യം pb xb ന് തുല്യമാണ് tb പൂജ്യം, അതിനാൽ എനിക്ക് ഒരു സോളിഡ് സോളിഡ് ഉണ്ടെങ്കിൽ അതിന് മുകളിലുള്ള നീരാവി മർദ്ദം എത്രമാത്രം ഖരാവസ്ഥയിലായിരിക്കും, ഈ സോളിഡ് സാധാരണയായി അസ്ഥിരമല്ല, തീർച്ചയായും അവ ബാഷ്പീകരിക്കപ്പെടുകയും അവ ബാഷ്പീകരിക്കപ്പെടുകയും ചെയ്യുന്ന ചില സോളിഡ് ഉണ്ടെന്ന് ഞാൻ കരുതുന്നു ഖര പദാർത്ഥങ്ങളിൽ ഭൂരിഭാഗത്തിനും നീരാവി മർദ്ദം ഉണ്ടാകില്ല, അതിനാൽ ഞാൻ ഈ ഖരപദാർഥം ഉപേക്ഷിച്ചാൽ അത് ബാഷ്പീകരിക്കപ്പെടില്ല, കുറച്ച് സമയത്തിന് ശേഷം മദ്യമോ ദ്രാവകമോ ബാഷ്പീകരിക്കപ്പെടുമെന്ന് പറയാം, പക്ഷേ ഞാൻ പോയാൽ സ്ഥിരത കുറഞ്ഞതോ ലോഹ വസ്തുക്കളോ ഉള്ള ഖരപദാർഥം അത് എന്റെ ജീവിതകാലത്ത് പ്രവർത്തിക്കാൻ പോകുന്നില്ല, അതിനാൽ തീർച്ചയായും ബാഷ്പീകരിക്കപ്പെടുന്ന ചില ഖരപദാർഥങ്ങളുണ്ട്, എന്നാൽ അവയിൽ മിക്കതും അത്തരം സന്ദർഭങ്ങളിൽ അല്ല pb 0 നമുക്ക് പറയാം ഇത് a ലായകമാണ് b ആണ് ലായനി സോളിഡ് ലായനി ,

അങ്ങനെയെങ്കിൽ pb 0 പൂജ്യമായിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് പൂജ്യമായിരിക്കും, അതിനാൽ വടി നിയമം
പൊതുവെ ഏത് പരിഹാരത്തിനും എന്തെങ്കിലും പരിഹാരം പറയുന്നു , ഓരോ അസ്ഥിര
ഘടകത്തിന്റെയും ഭാഗിക നീരാവി മർദ്ദം, പരിഹാരം അതിന്റെ മോളിലെ ഭിന്നസംഖ്യയ്ക്ക് നേരിട്ട്
ആനുപാതികമാണ് ഈ കേസ് വി.എ por മർദ്ദം കാരണം ലായകമാണ് a it കാരണം അത്
സമയബന്ധിതമായി ബാഷ്പീകരിക്കപ്പെടാൻ പോകുന്നു, പക്ഷേ b ലായനി ഒരു ഘടകവും നൽകാൻ
പോകുന്നില്ല, അത് മർദ്ദം പൂജ്യമാകും അതിനാൽ എല്ലാ സമ്മർദ്ദവും ആയിരിക്കും ഓകെ എന്നതിന്റെ
ഭാഗിക മർദ്ദത്തിൽ നിന്നാണ് ഇത് വരാൻ പോകുന്നത്, ഇത് ഇനിപ്പറയുന്ന ഡയഗ്രം വഴിയും മനസ്സിലാക്കാം,
അതിനാൽ നമുക്ക് സോൾവെന്റ് ശുദ്ധമായ ലായകമുണ്ട്, അത് ഒരു അടഞ്ഞ ഒഴിഞ്ഞ ഫ്ലാസ്കിലാണ്. ഇത്
ബാഷ്പീകരിക്കപ്പെടാൻ പോകുന്നു, ഇത് മുഴുവനായും കെട്ടിപ്പടുക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു
വാതകമാണ്, ഇത് ഒരു ദ്രാവകമാണ്, ഈ സന്തുലിതാവസ്ഥ സംഭവിക്കാൻ പോകുന്നത് ഈ ഉപരിതലത്തിൽ
നിന്നാണ് ഉപരിതലത്തെ വേർതിരിച്ചെടുക്കാൻ പോകുന്ന ചില വാതക തന്മാത്രകൾ ലായനിയിലേക്ക്
പോയി , ഉപരിതലത്തിൽ നിന്ന് രക്ഷപ്പെടാൻ അവയിൽ ചിലതിന് മതിയായ ഊർജ്ജം ലഭിക്കും . ലായക
തന്മാത്ര ഉപരിതലത്തിൽ ule തീർച്ചയായും കുറഞ്ഞു, അത് ബാഷ്പീകരിക്കപ്പെടാൻ പോകുന്നില്ല, അതാണ്
ഇവയെല്ലാം അസ്ഥിരമല്ലെന്ന് ഞങ്ങൾ കരുതി, അതാണ് ഇവിടെ അനുമാനം മിക്ക കേസുകളിലും
ശരിയാണ്, പക്ഷേ ലായകം ബാഷ്പീകരിക്കപ്പെടാൻ പോകുന്നു, പക്ഷേ ഒരു ലായകമുണ്ട് ഉപരിതലത്തിൽ
ലായകമായ ah തന്മാത്രയുടെ എണ്ണം കുറയുന്നു, അതിനാൽ നാം ലായനി ചേർത്ത നിമിഷം
ബാഷ്പീകരണം കുറഞ്ഞു, ഉപരിതലത്തിലെ ലായക തന്മാത്രയുടെ സാന്ദ്രത കുറഞ്ഞു, പക്ഷേ ഇത്
മാറിയിട്ടില്ല, ഇത് ഒരു ഹാസിന്റെ സാന്ദ്രതയോ ഭാഗിക മർദ്ദമോ അല്ല എന്ന് നമുക്ക് പരിഗണിക്കാം.
മാറ്റമില്ലാത്തതിനാൽ അത് അതേ നിരക്കിൽ പണിമുടക്കും, അതിനാൽ ബാഷ്പീകരണ നിരക്ക് കുറഞ്ഞു,
പക്ഷേ ഘനീഭവിക്കുന്ന നിരക്ക് മാറിയിട്ടില്ല,
അങ്ങനെയെങ്കിൽ ബാഷ്പീകരണത്തേക്കാൾ കൂടുതൽ ഘനീഭവിക്കൽ ഉണ്ടാകാൻ പോകുന്നു,
ഘനീഭവിക്കൽ വർദ്ധിക്കുന്നതിനാൽ a യുടെ ഭാഗിക മർദ്ദം പോകുന്നു കുറയുകയും ഞങ്ങൾ ഒരു പുതിയ
സന്തുലിതാവസ്ഥയിലേക്ക് എത്തുകയും ചെയ്യുന്നു, അവിടെ a യുടെ ഭാഗിക മർദ്ദം
ഉണ്ടായിരുന്നതിനേക്കാൾ കുറവായിരിക്കും, അത് ഇതിൽ നിന്ന് വീണ്ടും മനസ്സിലാക്കാം, കാരണം si
ശുദ്ധമായ ലായകത്തിൽ ലായനി ഇല്ലെങ്കിൽ x ഒന്നാണ്, അതിനാൽ pa പൂജ്യത്തിന് തുല്യമാണ്, കൂടാതെ
xa ഒന്നിൽ കുറവായതിനാൽ pa പൂജ്യത്തേക്കാൾ കുറവായി മാറി , കൃത്യമായ ബന്ധം അവിടെ
നൽകിയിരിക്കുന്നു ശരി അടുത്തതായി ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യാൻ പോകുന്നു ഐഡിയൽ സൊല്യൂഷനും
നോൺ ഐഡിയൽ സൊല്യൂഷനും ആയതിനാൽ എന്താണ് ഒരു പരിഹാരം അനുയോജ്യമാക്കുന്നത്, ഒരു
പരിഹാരം മുഴുവൻ ഏകാഗ്രതയിലും റോൾസ് നിയമം പിന്തുടരുകയാണെങ്കിൽ, ഈ പരിഹാരത്തെ
അനുയോജ്യമായ പരിഹാരം എന്ന് വിളിക്കുന്നു, എന്നാൽ ചോദ്യം അവരെ റോൾസ് നിയമം പിന്തുടരാൻ
പ്രേരിപ്പിക്കുന്നത് എന്താണ്, അവിടെയാണ് രണ്ടും വരുന്നത് വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട അളവ് മിക്സിംഗിന്റെ
ഡെൽറ്റ വിയും മിക്സിംഗിന്റെ എൻതാൽപ്പിയായി ഡെൽറ്റയും 0 ആയിരിക്കണം, അതിനാൽ ഞാൻ
മിശ്രണം ചെയ്താൽ ഞാൻ 1 ലിറ്റർ ലായകവും 2 ലിറ്റർ ലായകവും കലർത്തി 2 ലിറ്റർ ലായക ബി
കലർത്തിയാൽ മിക്സിംഗിനു ശേഷമുള്ള മൊത്തം അളവ് 3 ലിറ്റർ ആണെങ്കിൽ നമുക്ക് അനുമാനിക്കാം.
3 ലിറ്റർ ലായനി പിന്നീട് വ്യവസ്ഥ ഒന്ന് പിന്തുടരുന്നു, രണ്ടാമത്തെ അവസ്ഥ മിക്സിംഗ് സമയത്ത് താപം
പരിണമിച്ചില്ലെങ്കിൽ, അതായത് മിശ്രിതത്തിന് ശേഷം താപനില മാറുന്നില്ലെങ്കിൽ, ഇത് ഒരു മികച്ച
പരിഹാരമാണ്, ഞാൻ ഉദ്ദേശിച്ചത് രസതന്ത്ര പരീക്ഷണ വേളയിൽ എനിക്ക് ഉറപ്പുണ്ട് . മസ് ഞാൻ
സാന്ദ്രീകൃത s2so4 മായി വെള്ളം കലർത്തുകയാണെങ്കിൽ, മിശ്രിതം വളരെ ചൂടാകുന്നു, അതായത്
മിശ്രിതത്തിന്റെ ഡെൽറ്റാ എച്ച് പൂജ്യമല്ല , മൊത്തം വോളിയം മൂന്ന് ലിറ്ററിനേക്കാൾ കൂടുതലോ അതിൽ
കുറവോ ആണെങ്കിൽ അത് ഒരു എക്സോതെർമിക് പ്രതികരണമാണ് . സൊല്യൂഷൻ നോൺ-ഐഡിയൽ
ഓക്കെ നമുക്ക് ഇത് ഒരു ലളിതമായ ഡയഗ്രം ഉപയോഗിച്ച് മനസിലാക്കാൻ ശ്രമിക്കാം , എനിക്ക് ഒരു
കണ്ടെയ്നറിൽ ഒരു ലായകമുണ്ടോ എന്ന് നോക്കാം , ഈ നീരാവി, ദ്രാവക അതിർത്തി മേഖലയിൽ
ഇപ്പോൾ എനിക്ക് ലായകം മാത്രമേ ഉള്ളൂ, ഓ ഇപ്പോൾ ഞാൻ പോകുന്നു ബി ചേർക്കുന്നതിന് മുമ്പ് എന്താണ്
സംഭവിക്കുന്നതെന്ന് മനസിലാക്കാൻ ശ്രമിക്കാം, അതിനാൽ a യും a യും തമ്മിലുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനം
ഒരു ശുദ്ധമായ ah ലായകമാണെങ്കിൽ, ഇപ്പോൾ ഞാൻ ലായകമായ b ചേർക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ
അതിർത്തിയിലുള്ള ഒരു തന്മാത്രയിൽ ചിലത് മറ്റൊന്ന് ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കും ലായകം ബി
നിങ്ങൾ അമ്പത് അൻപത് ശതമാനം വെള്ളവും എത്തനോൾ കലർത്തുകയാണെങ്കിൽ അത് ലായകമാകാം
അല്ലെങ്കിൽ അത് ലായകമാകാം, അപ്പോൾ ഇവ രണ്ട് ലായകങ്ങളാണ്, ഞാൻ കലർത്തുകയാണെങ്കിൽ
സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് വെള്ളത്തിൽ സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് ആയിരിക്കും സോഡിയം ക്ലോറൈഡ്
ആകാൻ പോകുന്നത് ലായകവും വെള്ളവും ഒരു ലായകമായി s a ah, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഒരു
ലായകമുണ്ട്, അതിനിടയിൽ എവിടെയോ ലായകമുണ്ട് b അത് പലപ്പോഴും സംഭവിക്കാം, സാന്ദ്രതയെ
ആശ്രയിച്ചുള്ള ഉത്കണ്ഠ ഇപ്പോൾ ആദ്യം ശുദ്ധമായ ലായകത്തിന് a യും ഇപ്പോൾ മറ്റൊരു ah ലായകവും
തമ്മിൽ ഒരു പ്രതിപ്രവർത്തനം ഉണ്ടായിരുന്നെങ്കിൽ അല്ലെങ്കിൽ ലായനി ചേർക്കുന്നു b അപ്പോൾ നമുക്ക്
ഒരു ഇടപെടലും a, b എന്നിവയും ഉണ്ട് , ഇപ്പോൾ ഏകാഗ്രതയെ ആശ്രയിച്ച് ഒരു കണ്ടെത്തൽ b, b
എന്നിവ ഉണ്ടാകാം, ab ഇടപെടലിനേക്കാൾ ശക്തമാകാം ഈ a യും ഒരു ഇടപെടലും ab
ഇടപെടലിനേക്കാൾ ശക്തമാണ് , ഇതിന് പകരം തുടക്കത്തിൽ ശരിയായി സംഭവിക്കും. കൂടാതെ a , ആ
ഇടപെടൽ ab പ്രതിപ്രവർത്തനത്തേക്കാൾ ശക്തമാണ്, അതിനാൽ a, h എന്നിവയുടെ ഇടപെടൽ
ശക്തവും ab ഇടപെടൽ വലുതുമാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ശക്തമായ ഒരു ഇടപെടലിനെ ദുർബലമായ
ഇടപെടലുമായി മാറ്റിസ്ഥാപിച്ചു, ഇപ്പോൾ ഈ തന്മാത്ര a സ്ഥിരത കുറവായതിനാൽ അതിലേക്ക്
പോകാനുള്ള ഉയർന്ന പ്രവണതയുണ്ട്. നീരാവി ഘട്ടം നീരാവി ഘട്ടത്തിലേക്ക് പോകുന്നതിന് കുറച്ച്
ഊർജ്ജം കുറഞ്ഞ പുഷ് ആവശ്യമാണ്, അതിനാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും അത് നീരാവി മർദ്ദം വർദ്ധിക്കും,

ശരി നമുക്ക് ഈ ഡയഗ്രം വരയ്ക്കാം . നേരത്തെ വരച്ചതിനാൽ അതാണ് ആഹ്, അതിനാൽ നമ്മൾ മാറ്റുന്നത് ഒരു ഓവറിന്റെ മോൾ ഫ്രാക്ഷൻ ആണ് ഇവിടെ xa ഒന്ന് ഇവിടെ xa പൂജ്യമാണ് അതിനാൽ a യുടെ നീരാവി മർദ്ദം ഇതുതന്നെ ആയിരിക്കും ഇത് pa 0 ആണ്, ഇവിടെ xb ആണെങ്കിൽ അതേ കാര്യം 0 xb ആണ് ഇവിടെ 1 , ഞങ്ങൾക്ക് മറ്റൊരു ഭൂമി ലഭിക്കുന്നു, ഇത് b യുടെ നീരാവി മർദ്ദമാണ്, ഇത് ഞങ്ങൾ നേരത്തെ ചെയ്തതാണ്, ഇത് pb 0 ആണ്, മൊത്തം മർദ്ദം ഇതാണ് അനുയോജ്യമായ പരിഹാരം എന്നാൽ ഇപ്പോൾ aa ഇടപെടൽ ab- നേക്കാൾ ശക്തമാണ് പ്രതിപ്രവർത്തനവും ബി തന്മാത്രയും ശക്തമായ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തെ തടസ്സപ്പെടുത്തുകയും ദുർബലമായ പ്രതിപ്രവർത്തനം ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുകയും ചെയ്തു, ഇപ്പോൾ ഇത് നീരാവി ഘട്ടത്തിലേക്ക് എളുപ്പത്തിൽ പോകാം, അതിനാലാണ് മൊത്തം മർദ്ദം അല്ലെങ്കിൽ വ്യക്തിഗത നീരാവി മർദ്ദം വർദ്ധിപ്പിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നമുക്ക് പോസിറ്റീവ് ഡീവിയേഷൻ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്നു ,

അങ്ങനെയെങ്കിൽ a പ്രതിപ്രവർത്തനം ab പ്രതിപ്രവർത്തനത്തേക്കാൾ ശക്തമാണ്, അപ്പോൾ നമുക്ക് പോസിറ്റീവ് ഡീവിയേഷൻ ഉണ്ട് , കൂടാതെ aa ഇടപെടൽ ab ഇടപെടലിനേക്കാൾ ദുർബലമാണെങ്കിൽ നമുക്ക് നെഗറ്റീവ് വ്യതിയാനമുണ്ട് , അതിനാൽ പോസിറ്റീവ് ഡീവിയേഷനായി ഈ ഡയഗ്രാമിൽ മൊത്തം നീരാവി മർദ്ദം പൂർണ്ണമായി മാറിയിരിക്കുന്നു o പോസിറ്റീവ് ദിശയും വ്യക്തിഗത ഘടകവുമായി സമാനമായതും പോസിറ്റീവ് ദിശയിലും നെഗറ്റീവ് വ്യതിയാനത്തിനും മാറും, അവിടെ a, b എന്നിവ തമ്മിലുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനം a, a എന്നിവയെക്കാൾ ശക്തമാണ്, നമുക്ക് മറ്റൊരു ദിശയിൽ വ്യതിയാനമുണ്ടാകും, അത് നെഗറ്റീവ് ഡിവിഷനിലേക്ക് നയിക്കും. ശരി നമുക്ക് ഉദാഹരണം നോക്കാം എത്തനോൾ, അസെറ്റോൺ എത്തനോൾ c two h five oh acetone ch three cocs three , അതിനാൽ ah ലായനിയിലെ ഈ തന്മാത്രയ്ക്ക് ഒരു ദ്രാവക ഘട്ടത്തിൽ ധാരാളം ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് ഉണ്ട്, അതിൽ ധാരാളം ഹൈഡ്രജൻ ഉണ്ടാകും, അവിടെ ഒരു ധ്രുവീയ ഹൈഡ്രജൻ ഉണ്ട് അവിടെ ലഭ്യമാണ്, അതിനാൽ അത് ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗിലേക്ക് നയിക്കും , അസെറ്റോണിൽ അത്തരം പ്രതിപ്രവർത്തനം ഇല്ല, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ എഥനോൾ മാത്രമേ ഉള്ളൂ, ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് മൂലമുള്ള ഒരു പ്രതിപ്രവർത്തനവും ഇപ്പോൾ ഞാൻ അതിൽ അസെറ്റോൺ ചേർക്കുമ്പോൾ ഈ ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് ശൃംഖല തടസ്സപ്പെട്ടതിനാൽ ഈ തന്മാത്ര തന്മാത്രയായി മാറുന്നു, എഥനോൾ സ്ഥിരത കുറയുന്നു , നീരാവി ഘട്ടത്തിലേക്ക് പോകാനുള്ള ഉയർന്ന പ്രവണതയുണ്ട്, ഇത് പോസിറ്റീവ് വ്യതിയാനത്തിലേക്ക് നയിക്കുന്നു, നമുക്ക് നോക്കാം e ക്ലോറോഫോമിനും അസെറ്റോണിനും ഇടയിലുള്ള മറ്റൊരു ഉദാഹരണം, അതിനാൽ ch3 co ch3 ആയ അസെറ്റോണും ccl3 h ആയ ക്ലോറോഫോമും ഇപ്പോൾ അസെറ്റോണിനുള്ളിലോ ക്ലോറോഫോമിലോ ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് ഇല്ലെന്ന് നമുക്ക് കാണാൻ കഴിയും, എന്നാൽ ഒരിക്കൽ അവയെ ഒരുമിച്ച് ചേർത്താൽ ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് ഉണ്ട്. ഓക്സിജൻ ഹൈഡ്രജൻ ഇവിടെ വളരെ ശക്തമായ ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉള്ളതിനാൽ അത് ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത പിൻവലിക്കുകയും അതിനെ തികച്ചും ധ്രുവമാക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, ഇപ്പോൾ അവയ്ക്ക് ah ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് ഉണ്ടാകാം, അത് ശക്തമായ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിലേക്ക് നയിക്കും, അതിനാൽ a യും b യും തമ്മിൽ ശക്തമായ പ്രതിപ്രവർത്തനം നടക്കുന്നു. ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തതുപോലെ, അത് നെഗറ്റീവ് വ്യതിയാനത്തിലേക്ക് നയിക്കും, അതിനാൽ ഘടകങ്ങൾ തമ്മിലുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനം നോക്കുന്നതിലൂടെ നമുക്ക് കാണാൻ കഴിയും , ആ നീരാവി മർദ്ദം ഏത് ദിശയിലേക്കാണ് മാറുന്നതെന്ന് നമുക്ക് ഊഹിക്കാം, അത് ഒരു നെഗറ്റീവ് ഡിവിഷനാണോ അല്ലെങ്കിൽ ബൈനറി ലായനിയിൽ നമുക്ക് വളരെ വലിയ വ്യതിയാനം ഉണ്ടാകുമ്പോൾ പോസിറ്റീവ് ഡിവിഷൻ ശരിയാണ്, അപ്പോൾ അവ അജിയോട്രോപ്പുകൾ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്നവയാണ് ശരി, അതിനാൽ നീരാവി ഘട്ടം സാധാരണയായി റിക്ക് ആണെന്ന് ഞങ്ങൾ നേരത്തെ കണ്ടു. അവൾ കൂടുതൽ അസ്ഥിരമായ ലായനിയിൽ സമ്പന്നവും കൂടുതൽ അസ്ഥിരവുമായ ഘടകത്താൽ സമ്പുഷ്ടമാണ്, ഈ പ്രോപ്പർട്ടി ഉപയോഗിച്ച് ഒരാൾക്ക് ഈ രണ്ട് ഘടകങ്ങളെയും വേർതിരിക്കുന്നതിന് ഒരു ലായകത്തെ ചൂടാക്കി ഒരു ലായനി ഒരു ലായനി ഉപയോഗിച്ച് ബാഷ്പീകരണ ഘടകത്താൽ സമ്പുഷ്ടമായ നീരാവി ശേഖരിക്കാൻ കഴിയും ഈ കണ്ടൻസേറ്റിൽ നിന്ന് നമുക്ക് ലഭിക്കാൻ പോകുന്നത് അസ്ഥിരമായ ഘടകത്താൽ കൂടുതൽ സമ്പന്നമായിരിക്കും, ഞങ്ങൾ ഇത് തുടരുകയാണെങ്കിൽ നമുക്ക് ലഭിക്കും , രണ്ട് ഘടകങ്ങളെയും വേർതിരിക്കാനാകും, പക്ഷേ നിങ്ങൾ ഒരു പ്രത്യേക തരം പരിഹാരം ഉപയോഗിച്ച് ഉപേക്ഷിക്കുമ്പോൾ ലിക്വിഡ് ഫേസ്, നീരാവി ഘട്ടം എന്നിവയ്ക്ക് ഒരേ സാന്ദ്രതയുണ്ടായിരുന്നു . ആഹ് കണ്ടൻസേറ്റ് എനിക്ക് ലിക്വിഡ് ഫേസിന്റെ അതേ ഏകാഗ്രത നൽകും, അത് എനിക്ക് ബിയിൽ നിന്ന് വേർതിരിക്കാൻ കഴിയില്ല, അതിനാൽ രണ്ട് തമ്മിലുള്ള ദുർബലമായ ഇടപെടലിനെക്കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ ഇതിനകം ചർച്ച ചെയ്തിട്ടുണ്ട്. ah ഘടകം a ഉം അല്ലെങ്കിൽ ഘടകം b ഉം തമ്മിലുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനവുമായി താരതമ്യം ചെയ്യുമ്പോൾ, അത് ഉയർന്ന നീരാവി മർദ്ദം ഉള്ള പോസിറ്റീവ് ഡിവിഷനിലേക്ക് നയിക്കുന്നു. കൂടുതൽ അസ്ഥിരമായ ഘടകം തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റ് താഴ്ത്തുന്നു, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ദുർബലമായ പ്രതിപ്രവർത്തനം പോസിറ്റീവ് ഡീവിയേഷൻ, അതായത് റോൾസ് നിയമം കണക്കാക്കിയതിനേക്കാൾ ഉയർന്ന നീരാവി മർദ്ദം, ഇത് ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ തിളപ്പിക്കുന്ന ബീജഗണിതത്തിലേക്ക് നയിക്കും . a യും a അല്ലെങ്കിൽ b യും b യും തമ്മിലുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനം, അപ്പോൾ നമുക്ക് ഒരു നെഗറ്റീവ് വ്യതിയാനം ഉണ്ട്, അത് റോൾസ് നിയമം ഉപയോഗിച്ച് കണക്കാക്കിയാൽ നീരാവി മർദ്ദം എന്തായിരിക്കുമെന്നതിനേക്കാൾ കുറവാണ്, അപ്പോൾ നമുക്ക് പരമാവധി തിളയ്ക്കുന്ന അനുബന്ധങ്ങളും അത്തരം ഒരു ബൈനറിക്ക് ഉദാഹരണവും ലഭിക്കും. എനിക്ക് വെള്ളത്തിൽ 95 എത്തനോൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ അത് ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ ചുട്ടുതിളക്കുന്ന അസിയോട്രോപ്പുകളായി മാറുന്നു , അതുപോലെ എനിക്ക് 68 ശതമാനം h103 ഭാരമുണ്ടെങ്കിൽ n ഇത് പരമാവധി തിളയ്ക്കുന്ന അസിയോട്രോപ്പുകൾ ഉണ്ടാക്കുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ നിർത്തുന്നത് വളരെ നന്ദി