കെമിക്കൽ ഗതിവിജ്ഞാനത്തെക്കുറിച്ചുള്ള മൂന്നാം നമ്പർ പ്രഭാഷണത്തിലേക്ക് എല്ലാവരേയും സ്വാഗതം ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ കഴിഞ്ഞ ക്ലാസ്സിൽ ഞങ്ങൾ എന്താണ് ചെയ്തതെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാമോ എന്നതിന്റെ ഒരു ഹ്രസ്വമായ റീക്യാപ്പ്, പ്രത്യേകിച്ചും ക്ലാസിന്റെ അവസാന ഭാഗത്ത് ഞങ്ങൾ രാസപ്രവർത്തനത്തിന്റെ ഈ നിരക്കിലേക്ക് പ്രവേശിച്ചു, ഞങ്ങൾ പറഞ്ഞു ഒരു രാസപ്രവർത്തനത്തിന്റെ ഈ നിരക്ക് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, സമയത്തിന്റെ ഒരു പ്രവർത്തനമായി പ്രതികരണം എങ്ങനെ പുരോഗമിക്കുന്നുവെന്നാണ് ഞങ്ങൾ പിന്തുടരുന്നത്, ഇപ്പോൾ ഇത് പിന്തുടരുന്നതിന് ഒന്നുകിൽ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളുടെ സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റമോ ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റമോ നോക്കാം, ഞങ്ങൾ ചിലത് ഉപയോഗിക്കുന്നു ടെക്നിക്കുകൾ ചില അനലിറ്റിക്കൽ ടെക്നിക്കുകൾ അത് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാമായിരിക്കും ph മാറ്റം അത് നിറം മാറ്റമാകാം , അത് സമ്മർദ്ദത്തിലെ മാറ്റമാകാം, ചാലകതയിലെ മാറ്റമാകാം, നിങ്ങൾക്ക് ഒരു പ്രതികരണമോ പ്രതികരണത്തിന്റെ പുരോഗതിയോ നിരീക്ഷിക്കാൻ നിരവധി മാർഗങ്ങളുണ്ട്. വീണ്ടും പ്രതികരണത്തിന്റെ പുരോഗതി നിരീക്ഷിക്കാൻ കഴിയും ഒന്നുകിൽ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളുടെ സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റം അല്ലെങ്കിൽ ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റം അല്ലെങ്കിൽ രണ്ടും ശരിയാണ്. പ്രതികരണങ്ങൾ താപനിലയെ ആശ്രയിച്ചുള്ളതാണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം , അതിനാൽ ആ പ്രതികരണത്തിന്റെ താപനില ആശ്രിതത്വത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് താൽപ്പര്യമില്ലെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ ചെയ്യുന്ന പ്രതികരണം സ്ഥിരമായ താപനിലയിലാണെന്ന് ഉറപ്പാക്കുക എന്നതാണ് ഞങ്ങൾ പ്രധാന കാര്യം . ഞങ്ങൾ സാധാരണയായി ഐസോതെർമൽ അവസ്ഥകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്ന താപനില നിങ്ങൾ നിലനിർത്തുന്നു, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ മുന്നോട്ട് പോയി താപനില ആശ്രിതത്വം നിങ്ങളുടെ ലക്ഷ്യമല്ലെങ്കിൽ പ്രതികരണം ചെയ്യുക, എന്നിരുന്നാലും പ്രതികരണ നിരക്കിന്റെ താപനില ആശ്രിതത്വം അളക്കാൻ നിങ്ങൾക്ക് ശരിക്കും താൽപ്പര്യമുണ്ടെങ്കിൽ അത് വ്യക്തമാണ്. താപനിലയിലെ മാറ്റം സംഭവിക്കാൻ അനുവദിക്കുകയല്ലാതെ മറ്റൊരു വഴിയുമില്ല, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് താപനില ആശ്രിതത്വം ശരിയാകും, അതിനുശേഷം നിങ്ങൾക്കറിയാം ഇതെല്ലാം പറഞ്ഞുകഴിഞ്ഞാൽ അത് എന്താണ് ചെയ്തതെന്ന് ഞങ്ങൾ ഒരു പ്രതികരണത്തിലേക്ക് നീങ്ങി, പ്രതികരണം അത് നൽകിയത് പോലെയാണ് ഇവിടെ ഞാൻ ഇത് വീണ്ടും എഴുതുന്നില്ല, അതിനാൽ ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റ് അയോണും ബ്രോമൈഡും ഹൈപ്പർ ബ്രോമൈഡും ക്ലോറൈഡും നൽകുന്ന പ്രതികരണമാണ് അഹ് OS ഘട്ടം ഒരേ ഘട്ടത്തിൽ സംഭവിക്കുന്ന ഒരു ഏകീകൃത പ്രതിപ്രവർത്തനമാണ് , അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഹോമോ ജനുസ് പ്രതികരണത്തിന്റെ ഒരു ഉദാഹരണമാണെന്ന് ഞങ്ങൾ പറയുന്നു, അതായത് പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ ഒരേ ഘട്ടത്തിലാണ്, അതിനാൽ ഉൽപ്പന്നങ്ങളും ശരിയാണ് , ഞാൻ കുറച്ച് മിനിറ്റ് വീണ്ടും സൂചിപ്പിച്ചതുപോലെ മുമ്പ് ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ ചലനാത്മകത 25 ഡിഗ്രി സെൽഷ്യസ് അല്ലെങ്കിൽ 298 കെൽവിൻ എന്ന നിശ്ചിത ഊഷ്മാവിൽ പഠിച്ചുകൊണ്ടിരുന്നു, അതായത് നിങ്ങൾ വീണ്ടും ഐസോതെർമൽ അവസ്ഥകൾ നിലനിർത്തുന്നു ശരിയാണ്, അപ്പോൾ ഞങ്ങൾ ഒരു പ്രതികരണ പ്രൊഫൈൽ വരയ്ക്കാൻ തുടങ്ങിയിരുന്നു , ഈ പ്രതികരണ പ്രൊഫൈൽ എന്താണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് കൈനറ്റിക് റിയാക്ഷൻ പ്രൊഫൈൽ എന്നത് ഒരു പ്ലോട്ടാണ്, അത് നിങ്ങളുടെ റിയാക്ടന്റുകളുടെയും അല്ലെങ്കിൽ ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെയും സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റത്തിന്റെ ഒരു പ്ലോട്ടാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് പിന്നോട്ട് പോയി പ്ലോട്ടിലേക്ക് സൂക്ഷ്മമായി നോക്കാം. x അക്ഷത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് നിമിഷങ്ങൾക്കുള്ളിൽ സമയമുണ്ട്, അതിനർത്ഥം ഈ ദിശയിൽ സമയം വർദ്ധിക്കുന്നു എന്നാണ്, അതിനാൽ ഈ ദിശയിൽ സമയം വർദ്ധിക്കുന്നു, y അക്ഷത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഏകാഗ്രതയുണ്ട്, അത് ഞങ്ങൾ ലിറ്ററിന് അല്ലെങ്കിൽ മോളിൽ പ്രകടിപ്പിക്കുന്നു arity, ഏകാഗ്രത എന്നിവയും ഈ ദിശയിൽ വർധിക്കുന്നു, അതായത് y അക്ഷത്തിൽ നിങ്ങൾ പൂജ്യത്തിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്നു, തുടർന്ന് x അക്ഷത്തിൽ ഏകാഗ്രത വർദ്ധിക്കുന്നു, നിങ്ങൾ വീണ്ടും പൂജ്യത്തിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്നു, ഈ ദിശയിൽ സമയം വർദ്ധിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ എന്താണ് കാണുന്നത് നിങ്ങൾ ഈ രണ്ട് നീല വരകൾ നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഞങ്ങൾ ആദ്യം പ്ലോട്ട് ചെയ്തതെന്താണെന്ന് കാണുക, ആദ്യത്തെ നീല വര ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റിന്റെ സാന്ദ്രത മാറ്റവുമായി പൊരുത്തപ്പെടുന്നു, രണ്ടാമത്തെ നീല വര ബ്രോമൈഡിന്റെ വലത് സാന്ദ്രതയുടെ മാറ്റവുമായി യോജിക്കുന്നു, പച്ച വരയുടെ കാര്യത്തിൽ പച്ച വര എന്താണ് യോജിക്കുന്നത് ഹൈപ്പോബ്രോമൈഡിന്റെയും സിഎൽ മൈനസിന്റെയും ഏകാഗ്രത മാറ്റം അർത്ഥമാക്കുന്നത് ഒന്നുകിൽ നിങ്ങൾ ഹൈപ്പർബോമൈഡിലേക്ക് നോക്കുന്നു, അത് ബ്രോ മൈനസ് അല്ലെങ്കിൽ സിഎൽ മൈനസ് ആണ്, ഇവ രണ്ടും ഒരേ രീതിയിൽ തന്നെ മാറുന്നു, അതായത് നിങ്ങൾ ബി അല്ലെങ്കിൽ മൈനസ് ഹൈപ്പോബ്രോമൈറ്റ് മാത്രം നോക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇത് വീണ്ടും ഈ ഗ്രീൻ ലൈൻ പിന്തുടരും, നിങ്ങൾ cl മൈനസ് വെവ്വേറെ നോക്കിയാൽ, ഇത് ഒരേ വരി പിന്തുടരും, അതായത് ഇവ രണ്ടും പരസ്പരം അസാധ്യമാണ്. ഹേയ് സമാനമാണ് ശരി, അതായത് കാലത്തിനനുസരിച്ച് ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റം സമാനമാണ്, അതിനാലാണ് ഞങ്ങൾക്ക് ഒരേയൊരു വക്രം ഒരു പച്ച വരയുള്ളത്, ഈ പ്ലോട്ടിനെക്കുറിച്ച് കുറച്ചുകൂടി ആഴത്തിൽ ചിന്തിക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ സർക്കിളുകൾ നോക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾ നോക്കുമ്പോൾ ഈ സർക്കിളുകളിൽ ഈ സർക്കിളുകളെല്ലാം ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് അറിയാം , അതിനാൽ മൂന്ന് വരികളിലെയും ഈ സർക്കിളുകൾ രണ്ട് നീല വരകളും പച്ച വരകളും ഈ സർക്കിളുകൾ നിങ്ങളുടെ പരീക്ഷണ സമയ പോയിന്റുകളാണ്, അതായത് നിങ്ങളുടെ ഈ വരി പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് മൂന്ന് സർക്കിളുകൾ അറിയാമെന്ന് കരുതുക . ഒരാൾ പറയുന്നത് t ഒന്നിനോട് യോജിക്കുന്നു, ഇത് t രണ്ടിനോട് യോജിക്കുന്നു, ഇത് t ത്രീയുമായി യോജിക്കുന്നു, ഇത് t ത്രീയോട് യോജിക്കുന്നു, ഇത് t four നോട് യോജിക്കുന്നു, t five നോട് യോജിക്കുന്നു, അതിനാൽ എന്താണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ t ഒന്ന് നോക്കുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് t ഒന്നിൽ ശ്രദ്ധ കേന്ദ്രീകരിക്കാം ടി ഒന്നിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഗ്രീൻ ലൈനിൽ ഒരു സർക്കിളുണ്ട്, അത് ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടേതാണ്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് വരിയിൽ മറ്റൊരു സർക്കിൾ ഉണ്ട്, അത് വിആർ മൈനസിന്റെ ഏകാഗ്രത മാറ്റത്തെ സൂചിപ്പിക്കുന്നു, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് അതേ സമയം കൃത്യമായി മറ്റൊരു സർക്കിൾ ഉണ്ട് ഹൈപ്പർക്ലോറൈഡിലെ മാറ്റത്തെ സൂചിപ്പിക്കുന്നു, അതിനർത്ഥം, അതായത് , ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റായ

എല്ലാ ജീവിവർഗങ്ങളുടെയും സാന്ദ്രത നിങ്ങൾ അളന്നതായി അർത്ഥമാക്കുന്നു, ഇത് ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റും ബ്രോമൈഡും ഈ വൃത്തമായ ഹൈപ്പോബ്രോമൈറ്റ് അല്ലെങ്കിൽ cl മൈനസ് ആണ്. നിങ്ങൾക്ക് ഈ മൂന്ന് സർക്കിളുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഈ സമയത്ത് ആവർത്തിക്കാൻ നിമിഷങ്ങൾക്കകം നിങ്ങൾ അളവുകൾ എടുത്തിട്ടുണ്ട് , ഇത് നൽകുന്ന ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റിന്റെ സാന്ദ്രത എത്രയാണ്, എന്താണ് ബ്രോമൈഡിന്റെ സാന്ദ്രത ടി വണ്ണിൽ ഇത് നൽകുന്നതാണ്, തുടർന്ന് ഈ സർക്കിൾ പച്ച ലൈനിൽ നൽകുന്ന ഹൈപ്പർബ്രോമൈഡിന്റെയോ സിഎൽ മൈനസിന്റെയോ സാന്ദ്രത എത്രയാണ്, അതുപോലെ നിങ്ങൾ ഇപ്പോൾ ചെയ്യുന്നത് ഒരു ചലനാത്മക പ്ലോട്ടായതിനാൽ നിങ്ങൾ തന്നെയാണ് പ്രതികരണത്തെ സമയത്തിന്റെ ഒരു പ്രവർത്തനമായി നോക്കുക, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു സമയ പോയിന്റിൽ മാത്രം ഒതുങ്ങുന്നില്ല, അതിനർത്ഥം നിങ്ങൾ പോയി ശേഖരിക്കേണ്ടതുണ്ട് , മറ്റ് സമയ പോയിന്റുകളിലും നിങ്ങളുടെ പരീക്ഷണങ്ങൾ നടത്തണമെന്ന് അറിയുക, അപ്പോൾ നിങ്ങൾ എന്താണ് ചെയ്യുന്നത് നിങ്ങൾ മുന്നോട്ട് പോയി ശരി എന്ന് പറയണോ, ഈ സമയത്ത് പോയിന്റ് t 2 ഈ സമയത്ത് എനിക്ക് മറ്റൊരു ടൈം പോയിന്റ് എടുക്കാം t 2 ഈ ടൈം പോയിന്റ് t 2 ഞാൻ എന്താണ് ചെയ്യേണ്ടത്, ഞാൻ വീണ്ടും ഈ അളവുകൾ ഉണ്ടാക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ ബ്രോമൈഡിന് മറ്റൊരു നീല വൃത്തം ലഭിക്കുന്നത് ഞാൻ കാണുന്നു ഹൈപ്പർ ബ്രോമൈഡിനോ ക്ലോറൈഡിനോ വേണ്ടിയുള്ള ഈ പച്ച വൃത്തം, ഈ ക്ലോ മൈനസിന് മറ്റൊരു സർക്കിൾ വീണ്ടും ഈ മൂന്ന് സർക്കിളുകളും ടി രണ്ടിൽ വീഴുന്നത് നിങ്ങൾ കാണുകയാണെങ്കിൽ, അതായത് ടി രണ്ടിൽ നിങ്ങൾ ഈ ജീവിവർഗങ്ങളുടെയെല്ലാം സാന്ദ്രതയുടെ അളവുകൾ ഉണ്ടാക്കി. അതുപോലെ നിങ്ങൾ ചെയ്യുന്നത് നിങ്ങൾ കൂടുതൽ സമയ പോയിന്റുകൾ ശേഖരിക്കുക എന്നതാണ്, അതിനർത്ഥം നിങ്ങൾ ടി ത്രീ ടി ഫോർ ടി ഫൈവിലേക്ക് പോകുന്നുവെന്നാണ്, അതിനാലാണ് ടൈം പോയിന്റുകൾ അനുസരിച്ച് ഈ പ്ലോട്ടിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഓരോ ടൈം പോയിന്റിനും അനുസരിച്ച് മൂന്ന് സർക്കിളുകൾ ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ കാണും. ചുരുക്കത്തിൽ, നിങ്ങൾ എന്താണ് ചെയ്തതെന്ന് , ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റിന്റെ സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റവും ഹൈപ്പോബ്രോമൈഡിന്റെ സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റവും നോക്കി ബ്രോമൈഡിന്റെ സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റം നോക്കി നിങ്ങൾ പ്രതികരണത്തെ എങ്ങനെ പിന്തുടരുന്നു എന്നതിനെ നിങ്ങൾ പിന്തുടർന്നു. d cl മൈനസും ഹൈപ്പോബ്രോമൈറ്റും cl മൈനസും നിങ്ങൾക്ക് ഒരേ മാറ്റം നൽകുന്നതിനാൽ രണ്ട് വ്യത്യസ്ത വളവുകൾ നിങ്ങൾ കാണാത്തത് കൊണ്ടാണ് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു വക്രം ഉള്ളത്, ഇവ രണ്ടും ബ്രോ മൈനസും cl മൈനസും ഒരേ പോലെയാണ് പിന്തുടരുന്നതെന്ന് സൂചിപ്പിക്കുന്നു ട്രെൻഡ് ശരി ഇപ്പോൾ ഞാൻ കൂടുതൽ മുന്നോട്ട് പോകുന്നതിന് മുമ്പ് ഒരു കാര്യം കൂടി പറയാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു ഹൈപ്പോബ്രോമൈഡിന്റെയോ സിഎൽ മൈനസിന്റെയോ സാന്ദ്രത അളന്നു, ടി ഒന്നിൽ ഇതിന്റെ സാന്ദ്രത ബ്രോമൈഡ് ആണെന്ന് നിങ്ങൾ അളന്നു, ടി ഒന്നിൽ നിങ്ങൾ ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റിന്റെ സാന്ദ്രത അളന്നതുപോലെ ടി രണ്ട് ടി മൂന്ന് ടി നാല്, ടി അഞ്ച് എന്നിവയിൽ ഒരേ കാര്യം ചെയ്യുന്നു ഇപ്പോൾ ഞാൻ പറയാൻ ശ്രമിച്ചത്, ഈ പോയിന്റുകൾ എല്ലാ സർക്കിളുകളും എല്ലാ സർക്കിളുകളും നിങ്ങളുടെ പരീക്ഷണാത്മക ഡാറ്റ പോയിന്റുകളാണെന്ന് നിങ്ങൾ മനസ്സിലാക്കണം , അതിനാൽ എനിക്ക് y ഉണ്ടാക്കാൻ കഴിയുമെങ്കിൽ പരീക്ഷണ ഡാറ്റ പോയിന്റുകൾ പ്ലോട്ടിൽ കാണുന്ന സർക്കിളുകൾ പരീക്ഷണാത്മക ഡാറ്റാ പോയിന്റുകളാണ്, അതിനാൽ പ്രതികരണം ആരംഭിച്ചതിന് ശേഷം നിമിഷങ്ങൾക്കുള്ളിൽ t one t two t three t four t 5 എന്ന് പറയുക, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഏകാഗ്രത അളന്നു. പറയുക br മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രത അളന്നു, നിങ്ങൾ cl o മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രത അളക്കുന്നു, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ ബ്രോ മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രത അളക്കുന്നു, നിങ്ങൾ t two ലേക്ക് പോകുമ്പോൾ നിങ്ങൾ വീണ്ടും cn മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രത അളക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ വീണ്ടും t രണ്ടിൽ അളക്കുന്നു. ക്ലോ മൈനസിന്റെ പരിഗണന നിങ്ങൾ ക്ലോ മൈനസിന്റെ പരിഗണന അളക്കുന്നു, നിങ്ങൾ ക്ലോ മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രത അളക്കുന്നു, നിങ്ങൾ സിഎൽ മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രത അളക്കുന്നു, തുടർന്ന് മറ്റ് സമയങ്ങളിൽ നിങ്ങൾ ശരി എന്ന് ആവർത്തിക്കുന്നു, ഇത് ചെയ്തുകഴിഞ്ഞാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോൾ ഉള്ളത് ഓരോന്നിലും അതാണ് നിങ്ങളുടെ പരീക്ഷണത്തെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയോ അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങളുടെ പരീക്ഷണ ഫലങ്ങളെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയോ നിങ്ങളുടെ ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെയും പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളുടെയും സാന്ദ്രത എന്താണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കൃത്യമായി അറിയാം, നിങ്ങൾ ഇത് നോക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് സമയ പോയിന്റ് അറിയാം അപ്പോൾ ഞാൻ ഇവിടെ സൂചിപ്പിക്കേണ്ട ഒരു കാര്യം ഈ പൂജ്യമാണ്, എന്താണ് പൂജ്യം ഈ ടി പൂജ്യം ഞങ്ങൾ പറയുന്ന പൂജ്യം അല്ലെങ്കിൽ പൂജ്യം പോയിന്റ് ഇതാണ് എന്റെ പൂജ്യം എന്ന് നിങ്ങൾ കരുതുന്നുവെങ്കിൽ , പൂജ്യം പോയിന്റിനെ പലപ്പോഴും ടൈം പൂജ്യത്തിലേക്ക് പരാമർശിക്കാറുണ്ട്, സമയ മേഖല അടിസ്ഥാനപരമായി ന്യായമാണ് നിങ്ങളുടെ പ്രതികരണം ആരംഭിക്കുമ്പോഴോ അതിനുമുമ്പോ നിങ്ങൾ വാച്ച് ശരിയാണെന്ന് പറഞ്ഞു അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങളുടെ പരീക്ഷണ സമയം ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ എന്താണ് ചെയ്യുന്നത് എന്നതിനർത്ഥം, പ്രതികരണം ആരംഭിക്കുന്നതിന് തൊട്ടുമുമ്പുള്ള സമയമാണ് പൂജ്യം സമയമെന്ന് നിങ്ങൾ പറയുന്നു, അത് പൂജ്യമാണ് പ്രതികരണം ആരംഭിക്കുന്നതിന് മുമ്പ്, നിങ്ങളുടെ സമയം റെക്കോർഡുചെയ്യുന്നതിന് നിങ്ങൾക്കറിയാവുന്നതെന്തും പ്രവർത്തിപ്പിക്കാൻ നിങ്ങളുടെ ക്ലോക്ക് അനുവദിക്കുന്നത് നിങ്ങൾ കാണും, അതിനാൽ എനിക്ക് ഇവിടെ 0 ഉണ്ട്, അതിനുശേഷം 0 എനിക്ക് t 1 ഉണ്ട്, ift 2 ift മൂന്ന് ift നാല് i അടി അഞ്ച്

അങ്ങനെയെങ്കിൽ നിങ്ങളുടെ സമയം എപ്പോഴും ഒരു നിശ്ചിത ആരംഭ സമയവുമായി ബന്ധപ്പെട്ടതാണെന്നും ആരംഭിക്കുന്ന സമയം നിങ്ങളുടെ പൂജ്യം സമയമോ സമയ പൂജ്യമോ ആണെന്നും അർത്ഥമാക്കുന്നത് ഈ പൂജ്യമാണ് , നിങ്ങൾ ഒരു പ്രതികരണം നോക്കാൻ തുടങ്ങുമ്പോൾ ഈ ആശയം നിങ്ങൾ മനസ്സിലാക്കേണ്ടത് വളരെ പ്രധാനമാണ് . ടിമിന്റെ പ്രവർത്തനമായി e സമയം എവിടെ നിന്നെങ്കിലും ആരംഭിക്കേണ്ടതുണ്ട്, അത് ആരംഭിക്കുന്ന പോയിന്റ് ഒരു പൂജ്യം സമയമാണ്, അതായത് പൂജ്യം സമയം എന്ന് നിങ്ങൾ പറയുന്ന സമയമാണ് , ശരി ഇവിടെയാണ് പ്രതികരണം ആരംഭിക്കുന്നതിന് തൊട്ടുമുമ്പ്, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ നിങ്ങളുടെ സമയ റെക്കോർഡ് ആരംഭിക്കുക . ബാക്കി സമയ മൂല്യങ്ങൾ

നേടുക, അപ്പോൾ നിങ്ങൾ എങ്ങനെയാണ് പരീക്ഷണം നടത്തിയത് എന്നതിനെക്കുറിച്ച് ചിന്തിക്കുക , പരീക്ഷണം ചെയ്യുന്നത് സ്വയം ദൃശ്യവൽക്കരിക്കാൻ നിങ്ങൾക്കറിയാമെന്ന് നിങ്ങൾ കരുതുന്നു, അതിനർത്ഥം നിങ്ങൾ 0 ക്ലോക്ക് ചെയ്യുവെന്ന് അർത്ഥമാക്കുന്നു, ശരി പ്രതികരണം ആരംഭിക്കട്ടെ എന്ന് നിങ്ങൾ പറഞ്ഞു, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ ആരംഭിച്ചു ഈ സമയ പോയിന്റുകൾ t 1 t 2 t 3 t 4 t 5 ഉം e യും ഓരോ സമയത്തും നിങ്ങൾ എന്താണ് ചെയ്തത് , നിങ്ങളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളുടെയും ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെയും സാന്ദ്രത നിങ്ങൾ അളന്നുകഴിഞ്ഞാൽ, ഒരിക്കൽ ചെയ്തുകഴിഞ്ഞാൽ നിങ്ങൾ എന്താണ് ചെയ്യുന്നത് നിങ്ങൾക്ക് ഈ പ്ലോട്ട് ലഭിച്ചോ, നിങ്ങൾക്ക് ഈ പ്ലോട്ടുകൾ ലഭിച്ചു എന്നതിനർത്ഥം, വിഷ്വലൈസേഷനെ സഹായിക്കുന്നതിന് സർക്കിളുകൾ ലഭിച്ചുകഴിഞ്ഞാൽ നിങ്ങൾക്ക് സർക്കിളുകൾ ലഭിച്ചു എന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് , ഡാറ്റാ പോയിന്റുകളിലൂടെ സുഗമമായ വരകൾ വരയ്ക്കുക എന്നതാണ് നിങ്ങൾ ചെയ്തത് നന്നായി ദൃശ്യവൽക്കരിക്കാൻ നിങ്ങൾ ചെയ്തത്. നിങ്ങൾ ഇവിടെയുള്ളത് പോലെയുള്ള പരീക്ഷണാത്മക ഡാറ്റാ പോയിന്റുകൾ ആദ്യം നിങ്ങൾക്കുണ്ട്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ ചെയ്യുന്നത് ഡാറ്റാ പോയിന്റുകളിലൂടെ സുഗമമായ വരകൾ വരയ്ക്കുക എന്നതാണ്, അതിലൂടെ പ്ലോട്ട് എങ്ങനെയാണെന്നും മാറ്റങ്ങൾ എങ്ങനെ നടക്കുന്നുവെന്നും മനസിലാക്കാൻ നിങ്ങൾക്ക് എളുപ്പമാകും. ഈ പ്ലോട്ടിന്റെ സ്വഭാവം നിങ്ങൾക്കറിയാമെന്ന് ഞാൻ ഊന്നിപ്പറഞ്ഞു, നിങ്ങൾ ഇതുപോലുള്ള ഒരു പ്ലോട്ടിലേക്ക് നോക്കുമ്പോൾ, ഈ പ്ലോട്ടിന്റെ വ്യത്യസ്ത ഘടകങ്ങൾ എന്താണെന്നും അവ നിങ്ങളെ എന്താണ് അർത്ഥമാക്കുന്നതെന്നും അവ ഇവിടെ നിങ്ങളെ എങ്ങനെ ആകർഷിക്കുന്നുവെന്നും മനസിലാക്കാൻ കഴിയും. എല്ലായ്പ്പോഴും നിങ്ങൾ സ്വയം പരീക്ഷണം ചെയ്യുന്നതിനെക്കുറിച്ച് ചിന്തിക്കുകയും ദൃശ്യവൽക്കരിക്കുകയും വേണം, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ നിങ്ങളെ നോക്കാം, പ്ലോട്ടിന്റെ ചില സവിശേഷതകൾ നോക്കാം, തുടർന്ന് പ്ലോട്ടിന്റെ ചില സവിശേഷതകൾ പറയുക, ഫീച്ചർ നമ്പറിൽ ഫീച്ചർ നമ്പർ വൺ എന്ന് പറയുക, നിങ്ങൾ കാണുന്നത് ഏകാഗ്രതയാണ് റിയാക്ടന്റുകളുടെ ക്ലോ മൈനസ്, ബിആർ മൈനസ് എന്നിങ്ങനെയുള്ള റിയാക്ടന്റുകളുടെ സാന്ദ്രത, സമയം കൂടുന്നതിനനുസരിച്ച് കുറയുന്നു , രണ്ടാമത്തേത് , ഹൈപ്പർബ്രോമൈഡ് അയോണിന്റെ ബ്രോ മൈനസ്, സിഎൽ മൈനസ് വർധിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ സാന്ദ്രത . ഇ സമയം കൂടുന്നതിനനുസരിച്ച് ശരി, അതിനാൽ ഇവ സമയത്തിന്റെ വർദ്ധനയ്ക്കൊപ്പം പ്രധാന കുറവും പിന്നീട് സമയത്തിന്റെ വർദ്ധനവും വർദ്ധിക്കും ശരി, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ ചലനാത്മക പ്രതിപ്രവർത്തന പ്രൊഫൈൽ വീണ്ടും നോക്കുകയാണെങ്കിൽ പ്ലോട്ടിലേക്ക് മടങ്ങാം . ബ്രോമൈഡ് അപ്പോൾ എന്താണ് സംഭവിച്ചത് ടെൻഷൻ ഇത് ഒരു പൂജ്യം സമയമാണ്, ഇത് പ്രതികരണത്തിന്റെ തുടക്കത്തിൽ പ്രതികരണം ആരംഭിക്കുന്നതിന് തൊട്ടുമുമ്പുള്ള സമയമാണ്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ നീങ്ങുമ്പോൾ x അച്ചുതണ്ടിലൂടെ വലത്തേക്ക് നീങ്ങുമ്പോൾ സമയം പുരോഗമിക്കുന്നു. നിങ്ങളുടെ അതാത് സമയത്തെ പോയിന്റ് t one t two t3 നിങ്ങൾ കാണുന്നത് പൂജ്യ സമയത്ത് പൂജ്യത്തിൽ വിചാരിക്കുക പൂജ്യത്തിൽ ഇത് ബ്രോമൈഡിന്റെ സാന്ദ്രതയാണെന്നും ഇത് ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റിന്റെ സാന്ദ്രതയാണെന്നും കരുതുക, അതിനാൽ ഇത് എനിക്ക് എഴുതാം ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റിന്റെ ഏകാഗ്രത 0 അല്ലെങ്കിൽ ഒരു സബ്സ്ക്രിപ്റ്റായി അല്ലെങ്കിലും പ്രാരംഭ കോൺസൺട്രേഷൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത് ഇവിടെയും എനിക്ക് ബ്രോമൈഡിന്റെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രത എഴുതാം ശരി, അതിനാൽ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രത എന്നാൽ പൂജ്യ സമയത്ത് പ്രതികരണമൊന്നും സംഭവിക്കാത്തപ്പോൾ , ഇത് എന്റെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രതയാണ്, അതായത് നമ്മൾ ഇപ്പോൾ ആരംഭിച്ച പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളുടെ സാന്ദ്രത, സമയം മെല്ലെ പുരോഗമിക്കുമ്പോൾ സമയം പുരോഗമിക്കുമ്പോൾ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നതെന്ന് നോക്കൂ, ഹൈപ്പർ ക്ലോറൈഡിന്റെ അടുത്ത പോയിന്റ് അടുത്ത പോയിന്റ് ഇവിടെ വരുമെന്ന് നമുക്ക് കാണാം. ബ്രോമൈഡ് ഇവിടെ വരുന്നു , നിങ്ങൾ ഇപ്പോൾ ടി രണ്ടിലേക്ക് പോകുക, ഈ പോയിന്റ് ഈ പോയിന്റിനേക്കാൾ കുറഞ്ഞ സാന്ദ്രതയിൽ വരുന്നു ഈ പോയിന്റ് ഈ പോയിന്റിനേക്കാൾ കുറഞ്ഞ സാന്ദ്രതയിൽ വരുന്നു, ശരി ഞാൻ ഈ y അക്ഷം ആവർത്തിക്കുന്നു ഈ y അക്ഷം നിങ്ങളുടെ ഏകാഗ്രത ഉള്ളിടത്താണ് നിങ്ങൾ y അക്ഷത്തിലൂടെ മുകളിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ അതിനർത്ഥം നിങ്ങൾ y അക്ഷത്തിൽ നിന്ന് താഴേക്ക് നീങ്ങുമ്പോൾ ഏകാഗ്രത വർദ്ധിക്കുന്നു എന്നാണ് ഇതിനർത്ഥം ഇപ്പോൾ ഏകാഗ്രത കുറയുന്നു എന്നാണ് ഇതിനർത്ഥം ഹൈപ്പർക്ലോറിറ്റന്റെ ട്രെയ്സ് അല്ലെങ്കിൽ ട്രെയ്സ് അല്ലെങ്കിൽ ലൈൻ പിന്തുടരുക പോയിന്റ് ഹൈപ്പർക്ലോറൈഡ് അയോൺ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രതയാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഹൈപ്പർക്ലോറൈഡ് കോൺസൺട്രേഷൻ എഴുതുന്നു, തുടർന്ന് സബ്സ്ക്രിപ്റ്റിലെ പൂജ്യം ഉപയോഗിച്ച് പ്രാരംഭ കോൺസൺട്രേഷൻ ശരി എന്ന് പറയുന്നു, ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ അടുത്ത പോയിന്റിലേക്ക് പോകും. കേന്ദ്രീകരണ മൂല്യം ഹൈപ്പർക്ലോറൈഡിന്റെ ഈ കോൺസൺട്രേഷൻ മൂല്യം ഇതിലും കുറവാണ് . ഈ പ്ലോട്ടിനെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ള ഏകാഗ്രത , എനിക്ക് പറയാൻ കഴിയുന്നത്, സി ഒന്ന് സി നേക്കാൾ കുറവാണെന്ന് വീണ്ടും ശരി, ഇത് നോക്കൂ, ഞാൻ പറഞ്ഞു സി ഒന്ന് സി നേക്കാൾ കുറവാണ് ഇത് സി ഒന്ന് ആണ് ഞാൻ വൈ അക്ഷത്തിലൂടെയാണ് ഇറങ്ങുന്നത്,

അങ്ങനെയാണ് എന്റെ പ്രതികരണം എന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ ഏകാഗ്രത സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമായി പുരോഗമിക്കുകയാണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ സി ഒന്ന് സി നേക്കാൾ കുറവാണ് ശരി ഇപ്പോൾ ഞാൻ സി ടുവിലേക്ക് പോകുന്നുവെന്ന് കരുതുക, ഇത് സി രണ്ട് ആകട്ടെ, ഇത് സി രണ്ട് ആകട്ടെ , ഞാൻ നീങ്ങുന്നുവെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം ഞാൻ നീങ്ങുന്നു ക്ലോറൈഡ് അയോൺ ക്ലോ മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റം കാണിക്കുന്ന വരിയിൽ , ഇപ്പോൾ സി ടു സി ഒന്നിനേക്കാൾ കുറവാണെന്ന് എനിക്ക് പറയാൻ കഴിയും, ഇത് ഇപ്പോൾ സി ത്രീ ശരിയാണ്, പിന്നെ വീണ്ടും ഞാൻ പറയുന്നു സി ത്രീ സി ത്രീയേക്കാൾ കുറവാണെന്ന് പറയാം ശരി ഇത് ഇതാണ് അടുത്ത സർക്കിളിൽ സി ഫോർ എന്ന് പറയുന്നു , ഞാൻ സി ഫോർ എന്ന് പറഞ്ഞാൽ സി എന്ന് പറയാം നാല് എന്നത് സി മൂന്നിനേക്കാൾ കുറവാണ് , അതുപോലെ തന്നെ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് സി ഫൈവ് സി ഫോറിനേക്കാൾ കുറവാണെന്ന് മനസ്സിലാക്കാം, അതിനാൽ ഇത് സി ഫൈവ് ആണ്, സി ഫൈവ് സി ഫോർ

എന്നതിനേക്കാൾ കുറവാണ് ഞാൻ പറയുന്നത്, ഇത് എന്താണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് , ഞാൻ നീങ്ങുമ്പോൾ എന്താണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് ഞാൻ c പൂജ്യത്തിൽ നിന്ന് c ലേക്ക് മാറുമ്പോൾ c പൂജ്യത്തിൽ നിന്ന് c ഒന്നിലേക്ക് c രണ്ടിൽ നിന്ന് c മൂന്ന് മുതൽ c നാല് മുതൽ c അഞ്ച് വരെ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, സമയത്തിനനുസരിച്ച് എന്റെ ഏകാഗ്രത കുറയുന്നു, ഇത് വ്യക്തമാണ്, അല്ലേ? അത് വ്യക്തമാകുന്നത് എന്തുകൊണ്ടാണെന്ന് വ്യക്തമാണ്, കാരണം ഇത് ഒരു പ്രതിപ്രവർത്തനം ആയതിനാൽ നിർവചനം അനുസരിച്ച് ഒരു പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ഉൽപ്പന്ന വശത്തിലേക്കോ ഉൽപ്പന്ന ഇനത്തിലേക്കോ പോകണം , അതായത് ഞാൻ പ്രതിപ്രവർത്തനം അനുവദിക്കുമ്പോൾ ഞാൻ പ്രതിപ്രവർത്തനം അനുവദിക്കും. പ്രതികരണം മുന്നോട്ട് പോകുക, അതായത് ഉൽപ്പന്നത്തിന്റെ ഭാഗത്തേക്ക് പോകുക എന്നതിനർത്ഥം പ്രതിപ്രവർത്തനം പുരോഗമിക്കുന്നതിന്റെ ഒപ്പ്, എന്റെ റിയാക്ടന്റ് കോൺസൺട്രേഷൻ കുറയാൻ തുടങ്ങുന്നു, അതാണ് എനിക്ക് ഉണ്ടായിരിക്കുന്നത്, അതാണ് സി പൂജ്യം എന്നത് സി ലോ മൈനസിന്റെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രതയാണ്, ഞാൻ ആവർത്തിക്കുന്നു, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ അടുത്ത തവണ പോയിന്റിലേക്ക് പോകുക നിങ്ങൾക്ക് സി ഒന്ന് ശരിയാണ് ലഭിക്കുന്നത്, ഈ ഘട്ടത്തിൽ സി ഒന്ന് സിയേക്കാൾ കുറവാണ് പൂജ്യം പിന്നെ ഞാൻ ടൈം പോയിന്റ് t 2 ലേക്ക് പോകുന്നു, അവിടെ എനിക്ക് ക്ലോ മൈനസിന് c ടു ഉണ്ട്, അപ്പോൾ ഈ സി ടു സി ഒന്നിൽ കുറവാണ്, അങ്ങനെ ശരി

അങ്ങനെ സി പൂജ്യത്തിൽ നിന്ന് സി അഞ്ച് സി അഞ്ച് വരെയുള്ള സമയ പോയിന്റുകൾക്കൊപ്പം ഏറ്റവും കുറഞ്ഞതും സി പൂജ്യവുമാണ് ഞങ്ങൾ നോക്കുന്ന പ്ലോട്ടിനെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ള പരമാവധി മൂല്യം ശരിയാണ്, അതിനാൽ പ്രതികരണം തീർച്ചയായും ശരിയായി പുരോഗമിക്കുന്നു എന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, കാരണം ക്ലോ മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രത കാലക്രമേണ കുറയുന്നു , പ്ലോട്ടിൽ കുറച്ച് സമയം ചെലവഴിച്ചുവെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം . br മൈനസിന്റെ മറ്റ് റിയാക്ടന്റ് സ്പീഷീസായ up br മൈനസ് ശരിയാണ് നിങ്ങൾ ഇവിടെ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് br മൈനസിന്റെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രതയായ br മൈനസ് പൂജ്യമാണ്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ അടുത്ത പോയിന്റിലേക്ക് പോകുക, അതായത് t-ഒന്നിലെ br മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രത അപ്പോൾ നിങ്ങൾ അടുത്ത പോയിന്റിലേക്ക് പോകുക, അതായത് ടി രണ്ട് സമയത്ത് ബി മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രത, നിങ്ങൾ കാണുന്ന കാര്യങ്ങളിൽ തുടരുക, തുടർച്ചയായ സമയ പോയിന്റുകളിൽ ബ്രോമൈഡ് അയോണിന്റെ സാന്ദ്രത വീണ്ടും കുറയുന്നു, കാരണം ഇത് റിയാക്ടന്റ് ആയതിനാൽ ഇത് അർത്ഥമാക്കുന്നു. ഇരട്ട അനുരൂപം എന്താണ് ഇരട്ടി e conformation, പ്രതികരണം പുരോഗമിക്കുന്നത് എന്താണെന്നതാണ് ഇരട്ട സ്ഥിരീകരണം, കാരണം രണ്ട് റിയാക്ടന്റുകളും നഷ്ടപ്പെടുന്നു, അതിനർത്ഥം ഉപയോഗശൂന്യമാകുന്നു, അതായത് സമയം പുരോഗമിക്കുമ്പോൾ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളുടെ സാന്ദ്രത കുറയുകയും കുറയുകയും ചെയ്യുന്നു, കാരണം പ്രതികരണം സംഭവിക്കുന്നത് എന്തുകൊണ്ട് പ്രതികരണം സംഭവിക്കുന്നു, തുടർന്ന് കൂടുതൽ കൂടുതൽ ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ രൂപം കൊള്ളുന്നു, എന്നാൽ ഏറ്റവും അവസാനത്തേത് എന്നാൽ ഏറ്റവും കുറഞ്ഞതല്ല, കാരണം നിങ്ങൾ ഇതിനകം തന്നെ കുറയുന്ന പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളുടെ പുരോഗതി നിരീക്ഷിച്ചതിനാൽ അത് അർത്ഥവത്താണ്, അപ്പോൾ സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമെന്ന നിലയിൽ ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ സാന്ദ്രത മറ്റൊരു വഴിക്ക് പോകണം . അതിനർത്ഥം അവ വർദ്ധിക്കണം, അതാണ് നിങ്ങൾ കാണുന്നത്, അതിനാൽ പച്ച വരയിലേക്ക് നോക്കൂ, പച്ച വരയിലേക്ക് നോക്കൂ, ഈ ഗ്രീൻ ലൈൻ ഒന്നുകിൽ ബ്രോ മൈനസിനോ സിഎൽ മൈനസിനോ ഉള്ളതാണ്, അവ സമാനമാണെന്ന് ഞാൻ പറയുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങളാണെങ്കിൽ സമയം പൂജ്യം നോക്കുക, പ്രതികരണം സജ്ജമാക്കിയ രീതി പൂജ്യ സമയത്ത് ഒരു ഉൽപ്പന്നത്തിന്റെ രൂപീകരണവും ഉണ്ടാകില്ല, അതിനാൽ ബ്രോ മൈനസ്, സിഎൽ മൈനസ് എന്നിവയുടെ സാന്ദ്രത അവിടെ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്നു m പൂജ്യം അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്കറിയാവുന്ന മറ്റൊരു സവിശേഷത ഞങ്ങൾ പ്ലോട്ടിന്റെ ചില സവിശേഷതകളെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിക്കുന്നതെന്ന് ഓർക്കുക , ഞങ്ങൾ സംസാരിക്കുന്നത് പ്ലോട്ടിന്റെ ചില സവിശേഷതകളെക്കുറിച്ചാണ്, തുടർന്ന് ഫീച്ചർ നമ്പർ ത്രീ തുടർന്ന് ഫീച്ചർ നമ്പർ മൂന്ന്, ഞങ്ങൾക്ക് എഴുതാൻ കഴിയുന്നത് പൂജ്യം സമയത്ത് അവിടെ ഒരു ഉൽപ്പന്നവും ഉണ്ടായിരുന്നില്ല എന്നതാണ് ഒരു ഉൽപ്പന്നവും ഉണ്ടായിരുന്നില്ല, അതായത് 0 എന്ന സമയത്ത് ബ്രോ മൈനസിന്റെ പ്രാരംഭ കോൺസൺട്രേഷൻ എനിക്ക് എഴുതാൻ കഴിയും 0 എന്നത് പൂജ്യത്തിലെ cl മൈനസിന്റെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രതയ്ക്ക് തുല്യമാണ്, ഇത് പൂജ്യത്തിന് തുല്യമാണ്, കാരണം പ്രതികരണം ഇങ്ങനെയാണ് പറഞ്ഞത്, ഞങ്ങൾ പ്രതികരണം ആരംഭിച്ചപ്പോൾ നിങ്ങൾ പ്രതികരണം ആരംഭിച്ച സമയത്ത് ഹൈപ്പോബ്രോമൈഡിന്റെ രൂപീകരണമോ ക്ലോറൈഡിന്റെ രൂപീകരണമോ പ്രതികരണ പാത്രത്തിൽ ഈ ഉൽപ്പന്നങ്ങളൊന്നും ഉണ്ടായിരുന്നില്ല, ശരി തുടർന്ന് ഫീച്ചർ നമ്പർ നാല് നോക്കാം, അതിനാൽ ഫീച്ചർ നമ്പർ നാലിൽ നിങ്ങൾ തിരികെ പോയി വീണ്ടും ഇത് നോക്കൂ ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ പറഞ്ഞതുപോലെ ഫീച്ചർ നമ്പർ മൂന്ന്, പ്രതികരണത്തിന്റെ തുടക്കത്തിൽ ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ അവിടെ ഉണ്ടായിരുന്നില്ല എന്നതാണ്, പിന്നെ ഫീച്ചർ നമ്പർ 4 ആണ് നിങ്ങൾ br മിനുവിന്റെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രത നോക്കുന്നത്. ന്റെ nclo മൈനസ് നിങ്ങൾ കാണുന്നുണ്ടോ, നിങ്ങൾക്ക് സ്വയം ഒരു ചോദ്യം ചോദിക്കാൻ കഴിയുമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, ചോദ്യം ഞാൻ പറഞ്ഞു, ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ ശരി ബ്രോ മൈനസും cl മൈനസും അവ വളരെ അസാധ്യമാണ്, അവയുടെ ചലനാത്മക അടയാളങ്ങൾ വളരെ അസാധ്യമാണ്, അതിനർത്ഥം ഞാൻ br അല്ലെങ്കിൽ മൈനസ് ചെയ്യണോ അതോ ഞാൻ ചെയ്യണോ എന്നാണ്. cl മൈനസ് ചെയ്താൽ അവർ കൃത്യമായി അതേ ഡാറ്റാ പോയിന്റുകൾ പിന്തുടരും, അതുകൊണ്ടാണ് ei br മൈനസും cl മൈനസും എഴുതിയത്, കാരണം നിങ്ങൾ ഏകാഗ്രത വെവ്വേറെ അളന്നാൽ അവ രണ്ടും ഈ ലൈനിൽ കിടക്കും, എന്നിരുന്നാലും ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റിന് ഇത് സംഭവിക്കില്ല. ഹൈപ്പോബ്രോമൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ ബ്രോമൈഡ് ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റും ബ്രോമൈഡും എന്തുകൊണ്ടാണെന്ന് വ്യക്തമാകും, നിങ്ങൾ ബ്രോമൈഡിന്റെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രത നോക്കുകയും ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റിന്റെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രത പരിശോധിക്കുകയും ഞങ്ങൾ പ്രതിപ്രവർത്തനം ആരംഭിച്ച രീതിയിലാണ് ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റിന്റെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രത ബ്രോമൈഡിന്റെ

പ്രാരംഭ സാന്ദ്രതയേക്കാൾ കൂടുതലായതിനാൽ, 0 സമയത്ത് ഹൈബോക്ലോറൈഡിന്റെ സാന്ദ്രത ബ്രോമൈഡിന്റെ വലതുവശത്തേക്കാൾ കൂടുതലാണെന്ന് ഇവിടെ എഴുതാം . അതിനാൽ പൂജ്യത്തിലെ ക്ലോ മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രത ബ്രോമൈഡിന്റെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രതയേക്കാൾ കൂടുതലാണ്, അതിനാൽ എനിക്ക് കുറച്ച് കൂടി വ്യക്തമാക്കണമെങ്കിൽ, ക്ലോ മൈനസ് പൂജ്യം എന്താണ് എന്ന് എനിക്ക് പറയാൻ കഴിയും, ഇതാണ് ക്ലോയുടെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രത താഴെയുള്ള പൂജ്യം സബ്സ്ക്രിപ്റ്റുള്ള br മൈനസ് എന്നതിന്റെ മൈനസ് എന്താണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, അത് br മൈനസിന്റെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രതയാണ്, അപ്പോൾ ഫീച്ചർ നമ്പർ നാല് ഫീച്ചർ നമ്പർ നാല് എന്തായിരുന്നു, ആ സമയത്ത് സ്പീഷിസുകളുടെ സാന്ദ്രത പൂജ്യമാണ്, ക്ലോ മൈനസും ബിയും റിയാക്റ്റന്റുകളുടെ മൈനസ് ആണ് ഒരേ ശരിയല്ല, അവ എങ്ങനെ ഈ രീതിയിലോ ഈ രീതിയിലോ ഒരുപോലെയല്ല, ഹൈപ്പർക്ലോറൈഡിന്റെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രത, ക്ലോ മൈനസ് ആഹ് നൽകുന്നത് , സബ്സ്ക്രിപ്റ്റിൽ പൂജ്യമാണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, ഇത് ബ്രോമൈഡിന്റെ പ്രാരംഭ സാന്ദ്രതയേക്കാൾ വലുതാണ് അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് പ്ലോട്ടിന്റെ സവിശേഷതകൾ റീക്യാപ്പ് ചെയ്യണമെങ്കിൽ പെട്ടെന്ന് അറിയാം, അതിനാൽ സവിശേഷതകൾ എന്തൊക്കെയാണ് , റിയാക്ടന്റ് സ്പീഷീസുകളുടെ സാന്ദ്രതയോ ഹൈപ്പർക് ആയ റിയാക്ടന്റുകളോ ആയിരുന്നു ആദ്യത്തെ സവിശേഷത. ക്ലോറൈഡും ബ്രോമൈഡും കാലക്രമേണ കുറയുന്നു, ഓരോ നീല വൃത്തത്തിനും ഓരോ നീല വൃത്തത്തിനും കാണാൻ കഴിയും, ഇവ റിയാക്ടന്റുകളുടേതാണ് , സമയം പുരോഗമിക്കുമ്പോൾ ഈ റിയാക്ടന്റുകളുടെ സാന്ദ്രത കുറയുന്നു . ഹൈപ്പോ ബ്രോമിൻ ബി റോ മൈനസ്, ക്ലോറൈഡ് സിഎൽ മൈനസ് എന്നീ ഉൽപന്നങ്ങളുടെ സാന്ദ്രത, സമയം കൂടുന്തോറും വർദ്ധിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് പച്ച വക്രതയാൽ ഉചിതമായി പ്രതിനിധീകരിക്കപ്പെടുന്നു , പച്ച വക്രത്തിൽ നിങ്ങൾ ഈ പച്ച പോയിന്റുകൾ കാണുന്നു ഞാൻ പൂജ്യത്തിൽ പറഞ്ഞതുപോലെ പൂജ്യത്തിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ചാൽ, നിങ്ങൾക്ക് ഹൈപ്പോബ്രോമൈഡോ ക്ലോറൈഡോ ഇല്ല, അതായത് പ്രതികരണ പാത്രത്തിൽ ഉൽപ്പന്ന ഇനങ്ങളൊന്നും ഇല്ലെന്ന് അർത്ഥമാക്കുന്നത് ഇത് സി ആണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും ഈ സി ഇതിനേക്കാൾ വലുതാണ് അല്ലെങ്കിൽ ഈ സാന്ദ്രത പൂജ്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഉള്ളതിനേക്കാൾ വലുതാണ് ഇവിടെ എല്ലാ ഉൽപ്പന്ന സ്പീഷീസുകളുമില്ല. മൂന്ന് നിങ്ങൾക്ക് വീണ്ടും കൂടുതൽ ഉൽപ്പന്ന രൂപീകരണം നടക്കുന്നു , നിങ്ങൾ ടി നാലിലേക്ക് പോകുക വീണ്ടും നിങ്ങൾക്ക് കൂടുതൽ ഉൽപ്പന്ന രൂപീകരണം നടക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് സമയം ടി അഞ്ച് ശരിയാണ്, ഈ പ്ലോട്ടിനെ അടിസ്ഥാനമാക്കി ഇവിടെയാണ് നിങ്ങൾക്ക് പരമാവധി ഉൽപ്പന്ന രൂപീകരണം നടക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഏകാഗ്രതകൾ സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമായി അവ കുറയുന്ന പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളും സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമായി അവ വർദ്ധിപ്പിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ സാന്ദ്രതയും സാധാരണഗതിയിൽ ഏത് പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിലും അല്ലെങ്കിൽ ഏതെങ്കിലും ചലനാത്മക പ്രതികരണ പ്രൊഫൈലിനും സംഭവിക്കുന്നത് ഇതാണ് പൊതു സവിശേഷതയാണ് ഇപ്പോൾ അടുത്ത ചോദ്യം നിങ്ങളുടെ അടുത്തേക്ക് വരൂ, ഈ പ്ലോട്ട് എപ്പോഴും കൂടുതൽ കൂടുതൽ തവണ പരാമർശിക്കുമെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, നിങ്ങൾ സ്വയം ചോദിക്കുന്ന അടുത്ത ചോദ്യം ഇതാണ് , സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമായി ഏകാഗ്രത എങ്ങനെ മാറുന്നു എന്നതാണ് ഇത് അടിസ്ഥാനമാക്കി നിങ്ങൾ ചോദിക്കുന്ന ചോദ്യമാണിത് പ്ലോട്ടുകളിൽ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇവിടെ എന്താണ് കാണുന്നത് അല്ലെങ്കിൽ പ്ലോട്ടിൽ നിന്ന് നിങ്ങൾ എന്താണ് നോക്കുക, ഒന്ന് നിങ്ങൾ ശരിയായ നിരക്കിൽ നോക്കുന്ന രണ്ട് കാര്യങ്ങൾ, അതായത് ഒരു സമയത്തിനുള്ളിൽ ഏകാഗ്രതയിലെ മാറ്റം എന്നാണ് . സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനം, അതിനാൽ ഒന്ന് പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളുടെ തിരോധാനത്തിന്റെ നിരക്കാണ്, അതിനാൽ എനിക്ക് പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ തിരോധാനത്തിന്റെ നിരക്ക് എഴുതാം അല്ലെങ്കിൽ എനിക്ക് എഴുതാൻ കഴിയുന്ന മറ്റൊരു മാർഗ്ഗം ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ രൂപഭാവത്തിന്റെ നിരക്കാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് പ്രതിപ്രവർത്തന നിരക്ക് പ്രകടിപ്പിക്കാൻ കഴിയും. സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമെന്ന നിലയിൽ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് രണ്ട് തരത്തിൽ സംഭവിക്കുന്നത് ഒന്ന് റിയാക്റ്റന്റുകളുടെ അപ്രത്യക്ഷതയുടെ നിരക്ക് , മറ്റൊന്ന് ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ ദൃശ്യമാകുന്ന നിരക്ക്, അത് അപ്രത്യക്ഷമാകുന്ന നിരക്ക് എന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് റിയാക്ടന്റുകൾ ഉപയോഗിച്ചു കൊണ്ടിരിക്കുന്നതിനാൽ അത് എന്തുകൊണ്ടാണ് അവ ശരിയായി അപ്രത്യക്ഷമാകുന്നത്, തുടർന്ന് റിയാക്റ്റന്റുകൾ ഉപഭോഗം ചെയ്യുന്ന ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ കണ്ടെത്തുന്നതിനാൽ ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ പ്രത്യക്ഷപ്പെടുന്നു, അവ നിലവിൽ വരുന്നു , ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമായി രൂപപ്പെടുന്നതിനാൽ അതിനെ ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ രൂപഭാവ നിരക്ക് എന്ന് വിളിക്കുന്നു. ശരി, ഇതിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ ഞങ്ങൾക്ക് എന്താണ് എഴുതാൻ കഴിയുക എന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം . എന്തുകൊണ്ടാണ് ഞാൻ d യിൽ നിന്ന് ഡെൽറ്റയിലേക്ക് മാറുന്നത് d എന്നതിന്റെ അർത്ഥം അനന്തമായ ചിഹ്നമായ ചെറിയ മാറ്റമാണ്, ഈ വലിയ ഡെൽറ്റ എന്നാൽ ദീർഘകാലാടിസ്ഥാനത്തിലോ ദീർഘകാല ഇടവേളയിലോ നിങ്ങൾക്കറിയാവുന്ന വലിയ മാറ്റമാണോ എന്നതിന്റെ പരിമിതമായ മാറ്റമാണ് ഞാൻ ഇപ്പോൾ പാലിക്കുന്നത് ഞാൻ ഇപ്പോൾ പറ്റിനിൽക്കുന്നത് ഇതാണ്, അതിനാൽ ഡെൽറ്റ ടിക്ക് മുകളിലുള്ള ഡെൽറ്റ ക്ലോ മൈനസ് ശരി ഇപ്പോൾ നമുക്ക് നമ്മുടെ പ്രതികരണ പ്രൊഫൈലിലേക്ക് മടങ്ങാം, ഞാൻ ഇത് നോക്കുകയാണെന്ന് കരുതുക, ഞാൻ ഈ മൂല്യം കണ്ടെത്താൻ ശ്രമിക്കുകയാണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം. ഡെൽറ്റയെക്കാൾ മൈനസ്, ഇത് എന്തിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ഞാൻ ഇവിടെ ഒരു നെഗറ്റീവ് സൈൻ ഔട്ട് ഇടണം, ഞാൻ ഇപ്പോൾ ഈ നെഗറ്റീവ് ചിഹ്നത്തിലേക്ക് മടങ്ങുന്നു, ഞാൻ ഇത് പറയുമ്പോൾ ഞാൻ ഇത് പറയുമ്പോൾ ഇത് പറയുമ്പോൾ ഡെൽറ്റ എന്നത് ഒരു നിശ്ചിത സമയ ഇടവേളയിലെ മാറ്റത്തെ അർത്ഥമാക്കുന്നു അല്ലെങ്കിൽ ഫിനിറ്റ് കോൺസൺട്രേഷൻ റേഞ്ച് ശരിയാണ് ഞാൻ തിരയുന്നത്, ഞാൻ രണ്ട് സമയ പോയിന്റുകൾക്കായി നോക്കുന്നു, രണ്ട് സമയ പോയിന്റുകൾ എന്തൊക്കെയാണ്, ടൈം പോയിന്റ് t മൂന്ന്, ടൈം പോയിന്റ് t ഒന്ന് എന്നിവ നോക്കുക, തുടർന്ന് ഞാൻ പറയുന്നു എന്റെ ഡെൽറ്റ എന്താണ് എന്റെ ഡെൽറ്റ ടി ഇവിടെ ഡിനോമിനേറ്ററിൽ ഞാൻ പറയുന്നു എന്റെ ഡെൽറ്റ ടി മൂന്ന് മൈനസ് ടി ഒന്ന് ആണ്, അതിനാൽ ഞാൻ എന്താണ് പറയൂ അപ്പോൾ ഞാൻ പ്ലോട്ടിലേക്ക് നോക്കുന്നുണ്ടോ, ഞാൻ പ്ലോട്ടിലേക്ക് നോക്കുമ്പോൾ ഞാൻ

പ്ലോട്ടിലേക്ക് നോക്കുന്നു, ഞാൻ എന്താണ് പറയുന്നത്, ഞാൻ ടി ത്രീ നോക്കുന്നു ശരി ഞാൻ ടി ത്രീയിലേക്ക് നോക്കുന്നു, തുടർന്ന് ഞാൻ ടി ത്രീയിലേക്ക് നോക്കുന്നു, എനിക്ക് പറയാൻ ആഗ്രഹമുണ്ടോ അതോ എനിക്ക് കണക്കാക്കാൻ ആഗ്രഹമുണ്ട് ഈ രണ്ട് സമയ പോയിന്റുകൾക്കിടയിൽ t 3, t 1 എന്നിവയ്ക്കിടയിൽ ഹൈപ്പർക്ലോറൈഡിന്റെ സാന്ദ്രത എങ്ങനെയാണ് മാറിയത്, അപ്പോൾ t 3-ൽ ഞാൻ ഈ ഡോട്ട് രേഖ നീട്ടിയാൽ ഞാൻ c ത്രീ വലത്തേക്ക് അടിച്ചു, അതായത് t 3-ൽ t ത്രീ-ൽ ഹൈപ്പർക്ലോറൈഡിന്റെ സാന്ദ്രത ഇപ്പോൾ ഈ വളവിൽ നിന്ന് c മൂന്ന് വലത് ആണോ t ഒന്ന്, അതിനാൽ ഞാൻ ടി വണ്ണിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ ഞാൻ ഇത് വീണ്ടും നീട്ടുന്നു , നിങ്ങൾ ഡോട്ട് ഇട്ട വരികൾ നോക്കിയാൽ ഞാൻ c ഒന്ന് അടിച്ചു, അതായത് ടി ത്രീയിൽ ഹൈപ്പോചോർഡിന്റെ സാന്ദ്രത c ത്രീ ആയിരുന്നെങ്കിൽ ഞാൻ t t1 ലൂടെ ട്രാക്ക് ചെയ്യുകയാണെങ്കിൽ ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റിന്റെ സാന്ദ്രത അത് c1 ആണ്, അതിനാൽ ഞാൻ c3 മൈനസ് c1 ഉം t3 മൈനസ് t1 ഉം എഴുതുമ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇപ്പോൾ c3 മൈനസ് c1 എന്ന് എഴുതുക, നിങ്ങൾ ചെയ്തു അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഒരു ചുവടുവെപ്പ് എടുത്തിട്ടുണ്ട്. ഘട്ടം ഇതാണ് c 3 എന്നത് c 1 നേക്കാൾ കുറവാണ്, നിങ്ങൾ കാണുന്നത് c 3 ന്റെ സാന്ദ്രത c 1 ന്റെ സാന്ദ്രതയേക്കാൾ കുറവാണ് അതിനർത്ഥം സി ത്രീ മൈനസ് സി വൺ എന്നത് ഒരു നെഗറ്റീവ് ക്വാണ്ടിറ്റിയാണ് , എന്തുകൊണ്ടെന്നാൽ സി ത്രീ ഇപ്പോൾ സി വണ്ണിൽ കുറവാണ് മൂന്ന് എന്നത് t ഒന്നിനേക്കാൾ വലുതാണ്, t ത്രീ t ഒന്നിനേക്കാൾ വലുതാണെങ്കിൽ t മൂന്ന് മൈനസ് t ഒന്ന് പോസിറ്റീവ് ക്വാണ്ടിറ്റി ആണെന്ന് എനിക്ക് പറയാം, അതിനാൽ t 3 മൈനസ് t 1 ഒരു പോസിറ്റീവ് ക്വാണ്ടിറ്റിയാണ് c 3 മൈനസ് c 1 എന്നത് ഒരു നെഗറ്റീവ് ക്വാണ്ടിറ്റി ആണ്. t 3 3 1 നേക്കാൾ വലുതാണ്, എന്നാൽ c 3 എന്നത് c 1 നേക്കാൾ കുറവാണ്. അതിനാൽ ഞാൻ ഇത് കുറച്ചുകൂടി താഴ്ത്തുന്നു, അതിനാൽ എനിക്ക് നിങ്ങളെ അറിയാൻ കഴിയും,

അങ്ങനെ എന്റെ കൈവശമുണ്ടെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് c3 കാണാനും c1 c3 c1 നേക്കാൾ കുറവാണെന്നും c3 മൈനസ് c1 നെഗറ്റീവ് t3 ആണ് t1 നേക്കാൾ വലുതാണ്, അതിനാൽ t3 മൈനസ് t1 പോസിറ്റീവ് ആണ് എന്താണ് സംഭവിച്ചത്, ഇതാണ് ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ എഴുതിയ ഈ യഥാർത്ഥ പദപ്രയോഗത്തിലേക്ക് മടങ്ങുക, ഇത് എനിക്ക് നൽകുന്ന പോസിറ്റീവ് ക്വാണ്ടിറ്റിയെക്കാൾ നെഗറ്റീവ് അളവാണെന്ന് ഞങ്ങൾ പറയുന്നു. ഒരു നെഗറ്റീവ് അളവ് ഇപ്പോൾ ഓർക്കുക അളവ് നെഗറ്റീവ് ആണ്, എന്താണ് നെഗറ്റീവ്, എന്താണ് നെഗറ്റീവ് എന്നത് hy യുടെ സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റമാണ് പെർക്ലോറൈഡ് സമയത്തിന്റെ ഒരു ഫംഗ്ഷൻ എന്ന നിലയിൽ, അളവ് നെഗറ്റീവ് ആണ്, പ്രതികരണത്തിന്റെ നിരക്ക് പോസിറ്റീവ് ഓകെ ആണെന്ന് നിർവചിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാലാണ് ഞങ്ങൾ എല്ലായ്പ്പോഴും പോസിറ്റീവ് പ്രതികരണ നിരക്കിലേക്ക് പോകുന്നത്, അതിനാൽ നിർവചനം അനുസരിച്ച് പ്രതികരണത്തിന്റെ നിരക്ക് ഞാൻ എഴുതട്ടെ പോസിറ്റീവ് വലത് അല്ലെങ്കിൽ പരമ്പരാഗതമായി ഞങ്ങൾ പറയുന്നത് പ്രതികരണ നിരക്ക് പോസിറ്റീവ് ആണെന്നാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ തിരികെ പോയി ഞങ്ങൾ ഇവിടെ എന്താണ് എഴുതിയതെന്ന് നോക്കൂ, ഞങ്ങൾ പറഞ്ഞത് ഹൈപ്പർക്ലോറൈഡിന്റെ തിരോധാനത്തിന്റെ നിരക്ക് ഈ ഡെൽറ്റ ക്ലോ മൈനസ് കോൺസൺട്രേഷൻ സിഎൽ മൈനസ് ഡെൽറ്റ ടിയെക്കാൾ നൽകുന്നു എന്നാണ്. അതിനർത്ഥം , ഈ സമയ ഇടവേളയിലെ ഡെൽറ്റ t യെ ഞങ്ങൾ നിർവചിച്ചിരിക്കുന്ന ഈ സമയ ഇടവേളയിലെ മാറ്റത്തെ അപേക്ഷിച്ച് മൈനസ് മൈനസിലെ മാറ്റം, കാരണം നിങ്ങൾ ഇത് പരിഗണിക്കുന്നില്ലെങ്കിൽ ഡെൽറ്റ ടിയെക്കാൾ ഈ ഡെൽറ്റ c1 മൈനസ് ഒരു നെഗറ്റീവ് അളവാണ്. നിരക്ക് പോസിറ്റീവ് ആയിരിക്കണം, അതിനാൽ മാറ്റത്തിന് മുന്നിൽ ഞങ്ങൾക്ക് ഒരു നെഗറ്റീവ് അടയാളം ഉണ്ടെന്ന് ഉറപ്പാക്കുകയാണ് ഞങ്ങൾ ചെയ്യുന്നത്, അതിനാലാണ് നിങ്ങൾ ചില കൈനറ്റിക് പ്രൊഫൈലുകൾ നോക്കുമ്പോഴെല്ലാം എന്ത് സംഭവിച്ചാലും നിരക്ക് എന്ന് നിങ്ങൾ കാണും ഒരു റിയാക്ടന്റിന്റെ കാര്യത്തിൽ എപ്പോഴും നെഗറ്റീവ് ചിഹ്നത്തിന് മുമ്പായി ഇത് ഒരു റിയാക്ടന്റ് ആണെന്നും അതിന്റെ ഏകാഗ്രത സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമായി കുറയുന്നുവെന്നും ഞാൻ എഴുതട്ടെ, അതിനാൽ ഞാൻ ഉദ്ദേശിച്ചത് റിയാക്ടന്റ് അപ്രത്യക്ഷമാകുന്നതിന്റെ നിരക്കാണ് . ഡെൽറ്റ ടി എന്നതിന് മുകളിലുള്ള ഡെൽറ്റ r എന്ന പദപ്രയോഗത്തിന് മുമ്പ് ഒരു നെഗറ്റീവ് അടയാളം ഉണ്ട് , അവിടെ r എന്നത് നിങ്ങളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനം ആണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ തിരോധാനത്തിന്റെ തോത് കണക്കിലെടുത്ത് പ്രതികരണ നിരക്ക് നിങ്ങൾ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾ എന്താണ് ചെയ്യുന്നത് ഇതിന് മുമ്പാണ് . ഇതിന്റെ നെഗറ്റീവാണ് ഇതിന്റെ നെഗറ്റീവായതിനാൽ നിരക്ക് നൽകുന്നത്, ഡെൽറ്റ r തന്നെ നെഗറ്റീവ് ആയതിനാൽ, ഡെൽറ്റ ടിയെക്കാൾ ഒരു പോസിറ്റീവ് ക്വാണ്ടിറ്റി ഡെൽറ്റ r നെഗറ്റീവ് ആണ് , അത് നെഗറ്റീവ് ആയതിനാൽ നിരക്ക് നിർവചനം അനുസരിച്ച് പോസിറ്റീവ് ആയിരിക്കുക, അതിനാൽ ഞങ്ങൾക്ക് അവിടെ ഒരു നെഗറ്റീവ് അടയാളമുണ്ട്, അതിനാൽ എന്തെങ്കിലും പ്രതികരണങ്ങൾക്കായി ആവർത്തിക്കുക, നിങ്ങൾ റിയാക്ടന്റിന്റെ സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമായാണ് നിരക്ക് പ്രകടിപ്പിക്കുന്നതെങ്കിൽ, എല്ലായ്പ്പോഴും ഒരു നെഗറ്റീവ് അടയാളം ഉണ്ടാകും സമയ ഇടവേള ഡെൽറ്റയിൽ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ സ്ഥിരാങ്കം മാറുന്നതിന് മുമ്പ്, സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമായി പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ സാന്ദ്രത കുറയുന്നുവെന്ന് ഉറപ്പാക്കുന്നതിനോ നിങ്ങളെ മനസ്സിലാക്കുന്നതിനോ വേണ്ടി, ഈ പ്ലോട്ടിൽ നിന്ന് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാമെന്ന് പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു . ഒരു ചലനാത്മക പ്രതികരണ പ്രൊഫൈൽ

അങ്ങനെയാണ്, നിങ്ങൾ നിങ്ങളുടെ ഡാറ്റ പോയിന്റുകൾ പ്ലോട്ട് ചെയ്യുകയാണെങ്കിൽ, സമയത്തിന്റെ ഒരു ഫംഗ്ഷൻ ആയി നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ ഡാറ്റ പോയിന്റുകൾ അർത്ഥമാക്കുന്നത് നിങ്ങളുടെ റിയാക്ടന്റുകളുടെയും ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെയും നിങ്ങളുടെ ഏകാഗ്രതയാണ്, അതായത് നിങ്ങളുടെ പ്രതികരണ പ്രൊഫൈൽ ആണ് ഡാറ്റ പോയിന്റുകൾ നൽകുന്നത് ഇവിടെ സർക്കിളുകൾ പുറത്തുകടക്കുക, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ ചെയ്യുന്നത് സൗകര്യാർത്ഥം മനസ്സിലാക്കുന്നത് എളുപ്പമാക്കുക എന്നതാണ് . നിങ്ങൾ അത് ചെയ്തുകഴിഞ്ഞാൽ, നിങ്ങൾ സ്വയം ചോദിക്കുന്ന അടുത്ത ചോദ്യം സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമായി ഏകാഗ്രത എങ്ങനെ മാറുന്നു എന്നതാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ എന്താണ്

ചെയ്യുന്നത്, അപ്പോൾ നിങ്ങൾ ക്ലോറൈഡിന്റെ തിരോധാനം നോക്കുന്നുവെന്ന് പറയുന്നു അതിനാൽ, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഞാൻ ഹൈപ്പർക്ലോറൈഡ് എടുത്ത റിയാക്ടന്റുകളുടെ തിരോധാനത്തിന്റെ നിരക്ക് ഡെൽറ്റ ടിയേക്കാൾ മൈനസ് ഡെൽറ്റ ക്ലോ മൈനസ് ആണ് നൽകുന്നത്, അതിനാൽ ഈ പ്രതികരണത്തിന് ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റും ബ്രോമൈഡും നിങ്ങൾക്ക് ബ്രോമൈഡ് ഹൈപ്പർ ബ്രോമൈഡ് പ്ലസ് ക്ലോറൈഡ് നൽകുന്നുവെന്നും ഇപ്പോൾ എഴുതാം. റിയാക്റ്റന്റുകളുടെ തിരോധാനത്തിന്റെ നിരക്ക് ഡെൽറ്റ ടിയിൽ ഇപ്പോൾ കണ്ടത് അല്ലെങ്കിൽ ഇതുപോലെ നൽകാമെന്ന് എഴുതുക, അതിനാൽ ഒരു നെഗറ്റീവ് അടയാളം ഡെൽറ്റ ടിയേക്കാൾ ബി അല്ലെങ്കിൽ മൈനസ് എന്നതിന് തുല്യമാണ്, കാരണം ഇവ രണ്ടും നിങ്ങളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളാണ് ഇവ രണ്ടും സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമായി കുറയുന്നു, അതിനാൽ വ്യക്തമായ കാരണങ്ങളാൽ നിങ്ങൾ മുന്നോട്ട് പോകുമ്പോൾ , ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ രൂപത്തിന്റെ നിരക്ക്, ഡെൽറ്റ ടിക്ക് മുകളിൽ ഡെൽറ്റ ബ്രോ മൈനസ് എങ്ങനെ എഴുതാം എന്ന് പ്രകടിപ്പിക്കാൻ കഴിയും , ഇതാണ് ഡെൽറ്റ ടിക്ക് മുകളിലുള്ള ഡെൽറ്റ സിഎൽ മൈനസിന് തുല്യമാണ് , ഇവയ്ക്ക് മുമ്പ് ഒരു പോസിറ്റീവ് അടയാളം ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുന്നു, കാരണം ഇവ നിർവചനങ്ങൾ പോസിറ്റീവ് ആണ്, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഇവ എന്തിനാണ് പോസിറ്റീവ് എന്ന് നിർവചിച്ചിരിക്കുന്നത് എന്തുകൊണ്ട് നിങ്ങൾ തിരികെ വന്ന് ഇത് നോക്കൂ ഈ അവകാശം വീണ്ടും പരിശോധിക്കുക, ഡെൽറ്റ ടിക്ക് വേണ്ടി നമ്മൾ t one t3 എടുക്കുന്നു, അതായത് t മൂന്ന് മൈനസ് t ഒന്ന് എന്ന് കരുതുക, നിങ്ങൾ b ro minus ന്റെ ഏകാഗ്രതയിലെ മാറ്റം pr o മൈനസ് നോക്കുകയാണെന്ന് കരുതുക,
അങ്ങനെ t three ന് ഇതാണ് ബ്രോ മൈനസിന്റെ ഏകാഗ്രത ടി ഒന്നിൽ ഉള്ളത് ഇതാണ് ബ്രോ മൈനസിന്റെ സാന്ദ്രത ബി അല്ലെങ്കിൽ മൈനസ് മൂന്നിലെ കോൺസൺട്രേഷൻ ബി അല്ലെങ്കിൽ മൈനസ് ടി ഒന്നിലെ സാന്ദ്രതയേക്കാൾ കൂടുതലാണ് എന്തുകൊണ്ട് ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ പ്രത്യക്ഷപ്പെട്ടു അല്ലെങ്കിൽ ഈ ഉൽപ്പന്നം നിലവിൽ വന്നു, അത് സമയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനമായി ഏകാഗ്രത വർദ്ധിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ തിരികെ പോയി ഈ സമവാക്യം നോക്കുമ്പോൾ ഈ സമവാക്യം നോക്കുമ്പോൾ ഈ ന്യൂമറേറ്റർ ഒരു പോസിറ്റീവ് ക്വാണ്ടിറ്റി ആണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുന്നു, അതിനാൽ മുഴുവൻ അർത്ഥമാക്കുന്ന ഡിനോമിനേറ്ററും cl മൈനസിന് കാര്യം പോസിറ്റീവ് ആണ്, കാരണം cl മൈനസിനും ഹൈപ്പർ ബ്രോമൈഡിനും കൃത്യമായി ഒരേ വക്രതയിലാണ് ഹൈപ്പർ ബ്രോമൈഡ് നൽകിയിരിക്കുന്നതെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഇതിന് സമാനമായ ഒരു പ്രസ്താവന പറയാം, അതിനാൽ ഇതും പോസിറ്റീവ് ആണ്, അതിനാൽ വീണ്ടും റിയാക്ടന്റുകൾക്ക് r ന്റെ നിരക്ക് പോലെ. ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ രൂപത്തിന് കാലക്രമേണ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റത്തിന്റെ നെഗറ്റീവ് അടിസ്ഥാനത്തിലാണ് പ്രതികരണം പ്രകടിപ്പിക്കുന്നത്, ഇതിന് മുമ്പായി ഒരു പോസിറ്റീവ് ചിഹ്നമുണ്ട്, അതിനാൽ ഒരു നെഗറ്റീവ് അടയാളം ഇല്ല, കാരണം ഒരു പോസിറ്റീവ് അടയാളമുണ്ട്, കാരണം ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ സാന്ദ്രതയിലെ മാറ്റം സമയ ഇടവേളയിൽ പോസിറ്റീവ് , നിർവചനം അനുസരിച്ച്, ഇവ ഉൽപ്പന്നങ്ങളാണ്, ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ നിലവിലുണ്ട് , റിയാക്ടന്റുകൾ ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ, ഉൽപ്പന്നങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ റിയാക്ടന്റുകൾക്ക് പോസിറ്റീവ് സൈൻ ഔട്ട് ഉണ്ട്, എന്നിരുന്നാലും ഞങ്ങൾ കണ്ടതുപോലെ ഞങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ഒരു നെഗറ്റീവ് സൈൻ ഔട്ട് ഉണ്ട് ശരിയും പ്രതിപ്രവർത്തന ചലനാത്മകതയെ കുറിച്ചുള്ള നിങ്ങളുടെ കോഴ്‌സിലുടനീളം ഇത് കർശനമായി പാലിക്കേണ്ടതുണ്ട് അല്ലെങ്കിൽ ഏതെങ്കിലും ചലനാത്മക പ്രൊഫൈലിനായി നിങ്ങൾ നോക്കുന്ന ഏതെങ്കിലും പ്രതികരണം ഇത് എല്ലായ്പ്പോഴും പരിപാലിക്കപ്പെടുന്നു, നിങ്ങൾക്കറിയുന്നതിനുമുമ്പ് ഒരു കാര്യം കൂടി എടുക്കുക വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഒരു കൂട്ടം വളവുകൾ അല്ലെങ്കിൽ പ്ലോട്ടുകൾ ഭാവിയിലെ പ്രഭാഷണങ്ങളിലൊന്നിൽ പിന്നീട് തിരികെ വരുന്നതായിരിക്കാം , അടുത്ത പ്രഭാഷണത്തിന് ശേഷമോ അല്ലെങ്കിൽ അടുത്ത പ്രഭാഷണത്തിന് ശേഷമോ നിങ്ങൾക്ക് അറിയാം ഇ ആവറേജ് നിരക്കുകളും തൽക്ഷണ നിരക്കുകളും എന്നറിയപ്പെടുന്ന ചിലത് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യും , ആ സമയത്ത് ഈ കാര്യങ്ങളെക്കുറിച്ച് കൂടുതൽ വിശദമായി സംസാരിക്കും, ഇപ്പോൾ എനിക്ക് അൽപ്പം ഗിയറുകൾ മാറ്റാനും വളരെ അടിസ്ഥാനപരമായ എന്തെങ്കിലും നോക്കാനും ആഗ്രഹിക്കുന്നു. കെമിക്കൽ ഗതിവിഗതികൾ എന്താണെന്ന് കരുതുക, ഒരു പൊതു പ്രതികരണം ഏതെങ്കിലും പൊതു പ്രതികരണം എടുക്കുക , പൊതു പ്രതികരണം എങ്ങനെ പോകുന്നു, എനിക്ക് ഈ പ്രതികരണം നടക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു രാസപ്രവർത്തനമാണ് , ഈ രാസപ്രവർത്തനത്തിൽ ഞാൻ പറയുന്നത്, a എന്റെ reactant b ആണ് എന്റെ രണ്ടാമത്തെ reactant p ഒരു ഉൽപ്പന്നവും q ആണ് മറ്റൊരു ഉൽപ്പന്നം q ആണ് മറ്റൊരു ഉൽപ്പന്നം ശരി ചെറിയ ചെറിയ b സ്മോൾ p സ്മോൾ q ആണ് അപ്പോൾ abpqr എന്താണ് സ്റ്റോയ്ചിയോമെട്രിക് ഗുണകങ്ങൾ ഇവയാണ് നിങ്ങൾക്ക് ഇല്ലാത്ത സ്റ്റൈക്കിയോമെട്രിക് ഗുണകങ്ങൾ ഒരു ആശയത്തിന്റെ ഐഡന്റിറ്റിയെക്കുറിച്ചോ b അല്ലെങ്കിൽ p യുടെ ഐഡിയെക്കുറിച്ചോ q യുടെ ഐഡിയെക്കുറിച്ചോ വേവലാതിപ്പെടാൻ ഞങ്ങൾ അതിനെക്കുറിച്ചോർത്ത് വിഷമിക്കേണ്ടതില്ല, നിങ്ങൾ a എന്താണ് b എന്താണ് p എന്താണ് അല്ലെങ്കിൽ q എന്താണ് ശരി എന്നതിനെക്കുറിച്ച് വിഷമിക്കേണ്ടതില്ല. നിങ്ങൾക്കറിയാവുന്ന കാര്യം റിയാക്ടന്റിനുള്ള സ്റ്റോയ്ചിയോമെട്രിക് കോഫിഫിഷ്യന്റ് സ്റ്റോയ്ചിയോമെട്രിക്ക് സ്മോൾ a ആണ് റിയാക്റ്റന്റ് bയ്ക്കുള്ള സ്റ്റോയ്ചിയോമെട്രിക് കോഫിഫിഷ്യന്റ് സ്മോൾ ബി നൽകുന്നത് . ഇത് വളരെ പൊതുവായ ഒരു പ്രതികരണ സ്കീമാണെന്ന് ഞാൻ പറഞ്ഞതുപോലെ , അടുത്ത ക്ലാസിൽ ഞങ്ങൾ ഇവിടെ നിന്ന് എന്ത് ചെയ്യും, ഞങ്ങൾ ഒരു നിശ്ചിത സമവാക്യങ്ങൾ സജ്ജമാക്കി പ്രതികരണ നിരക്ക് പ്രകടിപ്പിക്കാൻ ശ്രമിക്കും പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളുടെ തിരോധാനം അല്ലെങ്കിൽ ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ രൂപഭാവം, അതുവഴി ഈ ബന്ധങ്ങൾ അല്ലെങ്കിൽ റിയാക്ടന്റുകളുടെ തിരോധാനം അല്ലെങ്കിൽ ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ രൂപഭാവം എന്നിവയുടെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ നൽകിയ പ്രതികരണ നിരക്കിനെക്കുറിച്ചുള്ള ഈ പദപ്രയോഗങ്ങൾ എങ്ങനെ വന്നുവെന്ന് നിങ്ങൾ മനസ്സിലാക്കുന്നു , അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അടുത്ത ക്ലാസിൽ നോക്കാം ഞങ്ങൾ ഈ നിർദ്ദിഷ്ട പൊതു പ്രതികരണ പദ്ധതിയിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കും, കൂടാതെ കെമിക്കൽ ഗതിവിജ്ഞാനത്തിന്റെ അടിസ്ഥാനപരമായ പദപ്രയോഗങ്ങൾ എങ്ങനെയാണ് നിലവിൽ വന്നത് എന്ന്

മനസിലാക്കാൻ കുറച്ച് സമയമെടുക്കും . അപ്പോൾ ഞങ്ങൾ അടുത്ത ക്ലാസ്സിൽ ചെയ്യാൻ പോകുന്നത് അതാണ് നന്ദി

Pruto@IITK