സുപ്രഭാതം നമുക്ക് മറ്റ് തന്മാത്രകൾക്കായുള്ള മോ ഡയഗ്രാമിനെക്കുറിച്ചുള്ള ചർച്ച തുടരാം, ഇതുവരെ ഞങ്ങൾ h2 നും ഹീലിയം 2 നും പിന്നീട് li 2 നും സമാനമായ ഡയഗ്രം കണ്ടു, ബെറിലിയം 2 നായി നിങ്ങൾക്ക് വരയ്ക്കാം. അതിനാൽ നമുക്ക് മോ ഡയഗ്രാമിനെക്കുറിച്ച് കൂടുതൽ നോക്കാം മറ്റ് തന്മാത്രകൾ , പരിക്രമണപഥങ്ങളുടെ മിശ്രണം ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഊർജ്ജ നില ഉണ്ടായിരിക്കും, ഉദാഹരണത്തിന്, നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ആറ്റത്തിന്റെ പരിക്രമണപഥം ഉണ്ട്, അത് മറ്റൊരു ആറ്റത്തിന് വേണ്ടിയുള്ള പരിക്രമണപഥം പോലെയാണ് പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നത് എന്ന് ഓർമ്മിക്കേണ്ടത് പ്രധാനമാണ്. അതിന് ഒരാളുടെ പരിക്രമണപഥമുണ്ട് , ഈ രണ്ട് ഊർജ്ജ നിലകൾ ആറ്റവും ഈ ആറ്റം b അതിന്റെ ഊർജ്ജ നിലയും ഇവിടെയുണ്ട്, അവയ്ക്ക് ഏതാണ്ട് സമാനമായ ഊർജ്ജം ഉണ്ട്, ഓർബിറ്റൽ ഓർബിറ്റൽ ഓൺ ബോണസ് ഓർബിറ്റൽ ആറ്റത്തിന് സമാന ഊർജ്ജമുണ്ട് , അതിനാലാണ് അവയ്ക്ക് സംവദിക്കാൻ കഴിയുന്നത് നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് മോ ഡയഗ്രമുകൾ ലഭിക്കും , ഈ രീതിയിൽ പ്രതിനിധീകരിക്കുന്ന മോ, മോളിക്യൂലാർ ഓർബിറ്റൽ എനർജി ലെവലുകൾ ഇവിടെ എത്ര ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, ഉദാഹരണത്തിന് രണ്ടെണ്ണം ഉണ്ടെങ്കിൽ അവ ഇങ്ങോട്ട് പോകും, രണ്ട് ഇങ്ങോട്ട് പോകും, പിന്നെ രണ്ടെണ്ണം കൂടി. ഇവിടെ പോകൂ, അവസാനം നിങ്ങൾക്ക് തന്മാത്രയിലെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം കണക്കാക്കാം, അതിനാൽ ഇവിടെ മധ്യഭാഗം തന്മാത്ര പരിക്രമണപഥങ്ങളാണ് ഇവ രണ്ടും ആറ്റോമിക് പരിക്രമണപഥങ്ങളെ സംഭാവന ചെയ്യുന്ന ആറ്റോമിക് പരിക്രമണപഥങ്ങളാണ് തന്മാത്രാ പരിക്രമണപഥങ്ങളുടെ എണ്ണം തുല്യമാണ് ആറ്റോമിക് ഓർബിറ്റലുകളുടെ എണ്ണം സംയോജിപ്പിച്ച് അവയ്ക്ക് നൽകുന്നു , അതിനാൽ ആറ്റോമിക് ഓർബിറ്റലിന്റെ എണ്ണം ഒന്ന് രണ്ട് തന്മാത്ര പരിക്രമണ ഭ്രമണപഥത്തിന്റെ എണ്ണം 1 2 ആണ്, കൂടാതെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണവും അതേപടി തുടരുന്നു, അതിനാൽ 4 ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം 2 പ്ലസ് 2 4 ഇലക്ട്രോണുകളാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഹീലിയത്തിനായുള്ള ആറ്റത്തിന് um നാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉള്ളതിനാൽ , നിങ്ങൾക്ക് ഊർജ്ജ നിലകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ ഓർബിറ്റൽ ഓർബിറ്റൽ ഓർബിറ്റൽ ഓർബിറ്റൽ ഓർബിറ്റൽ ഓർബിറ്റൽ ഏകത്വമുണ്ടെങ്കിൽ അവ സംവദിക്കുകയും ഈ ഡയഗ്രാമിന്റെ മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റൽ നേടുകയും നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് സെ ഓർബിറ്റൽ രണ്ട് ഉണ്ടെങ്കിൽ അത് അതേ രീതിയിൽ പറയുകയും ചെയ്യുക. ഏകത്വത്തിന് ശേഷം നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് പരിക്രമണപഥം ഉണ്ട്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് അത് പോലെയുണ്ട്, അവയും പരസ്പരം ഇടപഴകുന്നു, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് അത്തരത്തിലുള്ള മോ ഡയഗ്രം ലഭിക്കും, ഉദാഹരണത്തിന് ഹീലിയത്തിന് ശേഷം നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ലിഥിയം ലി-2 ഉണ്ട്, തുടർന്ന് യോ നിങ്ങൾക്ക് ബെറിലിയം ഉണ്ട്, നമുക്ക് ബെറിലിയം ബി 2 നോക്കാം, നിങ്ങളുടെ രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ ഇവിടെയുണ്ട്, രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ ഉണ്ട്, അവ രണ്ടും ഇങ്ങോട്ട് പോകും, രണ്ടും ഇങ്ങോട്ടും പോകും, കൂടാതെ നിങ്ങൾക്ക് ബെറിലിയം ഒരു ഇലക്ട്രോണിക് കോൺഫിഗറേഷനും ഉണ്ട് , ഒരു ബെറിലിയം ആറ്റത്തിന് നിങ്ങൾ ഓർക്കണം. രണ്ട് രണ്ട് സെ രണ്ട് ഉണ്ട് രണ്ട് ശരി രണ്ട് സെ രണ്ട് അതിനാൽ ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം രണ്ടായി എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾക്ക് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ നാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇവിടെ നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ മറ്റൊരു രണ്ട് ആഹ് ഇലക്ട്രോൺ ഇവിടെ രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ കൂടി, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ പൂരിപ്പിക്കണം തുടർന്ന് ഇവിടെ പൂരിപ്പിക്കുക, അതിനാൽ രണ്ടിലെ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ രണ്ട് പ്ലസ് രണ്ട് പ്ലസ് രണ്ട് എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ആണ്, തുടർന്ന് ബോണ്ട് ഓർഡർ ഇവ രണ്ടും ഇത് ഒരു സിഗ്മ ഓർബിറ്റലാണ്, ഇത് സിഗ്മ ഓർബിറ്റൽ ആണ്, ഇത് സിഗ്മ ഓർബിറ്റൽ ആണ്, ഇത് സിഗ്മ ഓർബിറ്റൽ ഇതാണ് സിഗ്മ ബോണ്ട് ഓർഡർ കണ്ടെത്താൻ സ്റ്റാർ ഓർബിറ്റൽ ഇത് രണ്ടും പരസ്പരം റദ്ദാക്കുകയും ഇവ രണ്ടും പരസ്പരം റദ്ദാക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ um തമ്മിൽ ബന്ധമില്ല, ബി ടുവിൽ ബോണ്ടില്ല , അതായത് ഹീലിയം നിലവിലില്ല എന്നതുപോലെ ബി ടു നിലവിലില്ല. മറ്റ് തന്മാത്രകൾ കാണുക ബെറിലിയത്തിന് ശേഷം നിങ്ങൾക്ക് ബോറോൺ ഉണ്ട് , അതിനാൽ നിങ്ങൾ സാധാരണ പോലെ ബോറോൺ മോ ഡയഗ്രം നോക്കിയാൽ ഇത് ബോറോൺ ആറ്റത്തിന്റെ ഏകത്വ പരിക്രമണമാണോ എന്ന് നിങ്ങൾക്ക് എഴുതാം, അതിനാൽ നമുക്ക് നോക്കാം b ബോറോൺ b2 ഇലക്ട്രോണിക് കോൺഫിഗറേഷൻ 1s 1s2 2 s 2 2 2 പി ഒന്ന് ശരിയാണ് രണ്ട് ബോറോണുകൾ എന്നാൽ ah phi രണ്ടായി, ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം പത്ത് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഏകത്വം ഭ്രമണപഥം നിങ്ങൾ ഇവിടെ വരയ്ക്കുക മറ്റൊരു ബോറോൺ ആറ്റത്തിന്റെ മറ്റൊരു ഏകത്വം ഭ്രമണപഥം ഇവിടെ ബോറോൺ ആറ്റമാണ് മറ്റൊരു ബോറോണിന്റെ മധ്യഭാഗം b2 അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകളും തുടർന്ന് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകളും ഉണ്ട് ഇവിടെ അവർ പരസ്പരം ഇടപഴകുന്നു, ഈ രീതിയിൽ ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന രണ്ട് മോ ഡയഗ്രമുകൾ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും , തുടർന്ന് ഇത് ഏകത്വമോ ബീറ്റയോ ആണ്, അതിനുശേഷം നിങ്ങൾക്ക് um twos orbital two s orbital ഉണ്ട്, അതിനുശേഷം നിങ്ങൾക്ക് അത് ശരിയാകും. നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് പി ഓർബിറ്റൽ രണ്ട് പി ഓർബിറ്റൽ ഉണ്ട്, അതിനാൽ രണ്ട് പി ഓർബിറ്റലിൽ രണ്ട് തരം ഓർബിറ്റൽ ഉണ്ട്, അവയ്ക്ക് ഒരു സിഗ്മ ബോണ്ടും അതുപോലെ തന്നെ പൈ ബോണ്ടും രൂപപ്പെടുത്താൻ കഴിയും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് pxpy ഉണ്ട്, തുടർന്ന് pz അതിനുള്ളതാണ് സിഗ്മ ബോണ്ട് രൂപപ്പെടുത്തുന്നതിന് ഇവ രണ്ടും പൈ ബോണ്ടുകൾക്കായി രണ്ട് പൈ ബോണ്ടുകൾ pxpy ഓർബിറ്റൽ ഉപയോഗിച്ച് രൂപപ്പെടാം, അതിനാൽ അവ പരസ്പരം ഇടപഴകുകയും പിന്നീട് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു സിഗ്മ ബോണ്ട് നൽകുന്നതിന് ശരി ഇടപെടുകയും രണ്ട് പൈ ബോണ്ടുകൾ മൂന്ന് രണ്ട് പി ഓർബിറ്റൽ ഉപയോഗിച്ച് രണ്ട് പൈ ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ടാകുകയും ചെയ്യും, കാരണം സിഗ്മ ബോണ്ടിന് ഊർജം കൂടുതലാണെന്ന് ഞങ്ങൾ പഠിച്ചിട്ടുണ്ട്. അതിനാൽ അത് താഴ്ന്ന ഊർജത്തിലായിരിക്കും ശരി, അതിനുശേഷം ഒരു പൈ ബോണ്ട് വരുന്നു, കാരണം അവന്റെ ഊർജ്ജം കൂടുതലാണ്, കാരണം ഓവർലാപ്പ് കുറവായതിനാൽ ഇത് സാധാരണയായി ഇവിടെ സ്ഥാപിക്കുന്നു, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ അങ്ങനെ വരയ്ക്കണം, തുടർന്ന് ഇത് രണ്ടും ഈ രണ്ടിനും അങ്ങനെ വരയ്ക്കണം. തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് നിങ്ങളുടെ അയോൺ ഡി ബോണ്ടിംഗ് പൈ നക്ഷത്ര പരിക്രമണപഥവും പിന്നീട് ഒരു സിഗ്മ നക്ഷത്ര പരിക്രമണപഥവും ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഏകത്വ പരിക്രമണത്താൽ രൂപപ്പെട്ട ഒരു സിഗ്മ പരിക്രമണപഥമാണ്, ഇത് um ഏകത്വ പരിക്രമണത്താൽ രൂപപ്പെട്ട ഒരു സിഗ്മ പരിക്രമണമാണ്

ക്ഷമിക്കണം ഇത് സിഗ്മ നക്ഷത്രമാണ്, ഇത് രണ്ട് സെ ഭ്രമണപഥത്താൽ രൂപപ്പെടുന്ന സിഗ്മ നക്ഷത്ര പരിക്രമണമാണ്, ഇത് രണ്ട് p പരിക്രമണത്താൽ രൂപപ്പെടുന്ന സിഗ്മ പരിക്രമണമാണ്, ഇതാണ് px ആയ pi പരിക്രമണപഥം, py പരിക്രമണപഥങ്ങൾ അവിടെയുണ്ട് അതിനാൽ രണ്ട് p പരിക്രമണപഥങ്ങൾ രണ്ട് p കൊണ്ട് രൂപപ്പെടുന്ന pi പരിക്രമണം ഭ്രമണപഥങ്ങൾ ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് p പരിക്രമണത്താൽ രൂപപ്പെട്ട ഒരു ah pi നക്ഷത്ര പരിക്രമണമാണ് ഇത് um two pz പരിക്രമണ ഭ്രമണപഥത്താൽ രൂപപ്പെട്ട ഒരു സിഗ്മ നക്ഷത്ര പരിക്രമണമാണ്, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് pz പരിക്രമണ സിഗ്മ നക്ഷത്ര പരിക്രമണപഥത്താൽ രൂപപ്പെട്ട രണ്ട് pz സിഗ്മ പരിക്രമണപഥമാണ് രണ്ട് pz പരിക്രമണ പരിക്രമണത്താൽ രൂപം കൊള്ളുന്നത് . നമ്മൾ മുമ്പ് കണ്ടതുപോലെ ബോറോണിന് വേണ്ടിയുള്ളതാണ് നമ്മൾ ഇവിടെ ചെയ്യത് ഏകത്വ പരിക്രമണപഥവും ഏകത്വ പരിക്രമണപഥവും രണ്ട് ഭ്രമണപഥവും രണ്ട് പി പരിക്രമണപഥവും രണ്ട് പി പരിക്രമണവുമായി കലർത്തുകയാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അവയെ കൂട്ടിയോജിപ്പിച്ച് ഊർജ്ജ നിലകൾ വരച്ചു അതനുസരിച്ച് ഉം ശരി ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇലക്ട്രോണുകൾ നിറയ്ക്കുക , ഇവിടെ രണ്ട് അടി വയ്ക്കാൻ പത്ത് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, കാരണം രണ്ട് കൂടി മറ്റൊന്ന് ആഹ് ടു സെ രണ്ട് ആണ്, അതിനാൽ ഇവിടെ രണ്ട് ഉണ്ട് ഇവിടെ രണ്ട് ഉണ്ട്, അവ രണ്ടും ശരിയാണ്, നാലെണ്ണം ഇവിടെ പോകും രണ്ട് p പരിക്രമണത്തിന് മുകളിൽ ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ഇവിടെയുണ്ട് അത് ഇവിടെ ആകാം അത് ഇവിടെ ആകാം പിന്നെ നിങ്ങൾ ഇവിടെ ഇടണം കാരണം ഈ പരിക്രമണ ലോവർ എനർജി ആണ് ഇപ്പോൾ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകളും സിഗ്മ ഓർബിറ്റൽ ആയ ഒരു പരിക്രമണപഥത്തിലാണ് എന്ന് നോക്കുകയാണെങ്കിൽ. ഇപ്പോൾ അതിനർത്ഥം തന്മാത്ര ശരിയാണ്, തന്മാത്രയാണ് ഒരു ഡയമാഗ്നെറ്റിക് ഇപ്പോൾ യഥാർത്ഥത്തിൽ അത് ഡയമാഗ്നെറ്റിക് അല്ല, ബി 2 ഡയമാഗ്നെറ്റിക് അല്ല , അതായത് ഇലക്ട്രോണുകൾ ജോടിയാക്കിയിരിക്കുന്നു ഡയമാഗ്നെറ്റിക് എന്നാൽ ഇലക്ട്രോണുകൾ ജോടിയാക്കിയിരിക്കുന്നു പാരാമാഗ്നറ്റിക് എന്നാൽ കുറഞ്ഞത് ഒരു ഇലക്ട്രോണിന്റെ സാന്നിധ്യമുണ്ട് അതിനാൽ ബി 2 ഡയമാഗ്നെറ്റിക് അല്ല യഥാർത്ഥത്തിൽ പരീക്ഷണാത്മകമായി പരീക്ഷണാത്മകമായി x -മാനസികമായി ബി 2 ഒരു പാരാമാഗ്നറ്റിക് മോളിക്യൂളാണെന്ന് കണ്ടെത്തി, ഓകെ ബി രണ്ട് ഒരു പാരാമാഗ്നറ്റിക് മാഗ്നെറ്റിക് മോളിക്യൂളാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റൽ ഡയഗ്രം പൂരിപ്പിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഈ തരത്തിലുള്ള ഊർജ്ജ നില ഉപയോഗിക്കുകയാണെങ്കിൽ , ബി 2 ബോണ്ടിനെക്കുറിച്ചുള്ള തെറ്റായ നിഗമനത്തിൽ നിങ്ങൾ എത്തിച്ചേരും. നിങ്ങൾക്ക് ബോണ്ടിന്റെ എണ്ണത്തിന് തുല്യമായ ബോണ്ട് ഓർഡർ ഓർഡർ കണക്കാക്കണമെങ്കിൽ ഓർഡർ ചെയ്യുക, അതിനാൽ ഇവ രണ്ടും റദ്ദാക്കുക, തുടർന്ന് ഇവിടെ ബോണ്ടിംഗ് ഓർബിറ്റലുകളിൽ രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ആന്റിബോണ്ടിംഗ് ഓർബിറ്റലിൽ ഇലക്ട്രോൺ ഇല്ല, അതിനാൽ രണ്ടിനെ രണ്ടായി ഹരിക്കുക ഒരു ബോണ്ട് ക്രമം ശരിയാണ്, എന്നാൽ തന്മാത്രയുടെ സ്വഭാവം ഡയമാഗ്നെറ്റിക് അല്ല, ഇത് ഒരു പാരാമാഗ്നറ്റിക് ആണ്, ഇത് ഒരു പാരാമാഗ്നറ്റിക് b2 ആണെന്ന് നന്നായി നിരീക്ഷിച്ചു. അരമാഗ്നെറ്റിക് അപ്പോൾ അതിനർത്ഥം നമ്മൾ ഇപ്പോൾ വരച്ച ഡയഗ്രം തെറ്റാണ് , അതിനാൽ എന്താണ് ഊർജ്ജ നില ശരിയായ ഊർജ്ജ നില ഡയഗ്രം, ഉദാഹരണത്തിന്, ഓ ഓകെ, ഞങ്ങളുടെ പരീക്ഷണാത്മകമായി നിരീക്ഷിച്ച പ്രതിഭാസങ്ങൾ വിശദീകരിക്കുന്നതിൽ പരാജയപ്പെട്ടു, ശരിയാണ്. ഈ സിദ്ധാന്തം പിന്തുണയ്ക്കാത്ത ഒരു പാരാമാഗ്നെറ്റിക്, അതിനാൽ അടുത്ത തന്മാത്രയുടെ c2 തന്മാത്രയുടെ അതേ കേസാണോ എന്ന് നമുക്ക് നോക്കാം ബോറോണിന് ശേഷം നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കാർബൺ c2 തന്മാത്രയുണ്ട് , അവിടെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം 12 12 ഇലക്ട്രോണുകളാണ്. 12 ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇങ്ങോട്ട് പോകും , ഈ രണ്ട് ഊർജ്ജ നിലകൾ പൂരിപ്പിച്ചതിന് ശേഷം, ഈ രണ്ട് ഊർജ്ജ നിലകളും ഡീജനറേറ്റ് ആണ്, അതായത് അവയ്ക്ക് തുല്യമായ ഊർജ്ജം ഉണ്ട് . കാർബൺ സി 2 രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ കൂടി ഉണ്ട്, അതിനാൽ അവ രണ്ടും ഈ രണ്ട് പരിക്രമണപഥങ്ങളിലേക്ക് ഓരോന്നായി പോകും, ആരുടെ പരമാവധി ഗുണിത നിയമമനുസരിച്ച്, നിങ്ങൾ അവസാനിക്കും ഈ ഡയഗ്രം അനുസരിച്ച് , c2 ഒരു പാരാമാഗ്നറ്റിക് ആണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് പ്രവചിക്കാൻ കഴിയുമെന്ന് നിങ്ങൾ കാണും, യഥാർത്ഥത്തിൽ അത് പരമാഗ്നറ്റിക് അല്ല ഇത് ഒരു ഡയമാഗ്നെറ്റിക് തന്മാത്രയാണ്, അതിനർത്ഥം ചില തന്മാത്രകളുടെ പരീക്ഷണാത്മക നിരീക്ഷണ ഗുണങ്ങൾ വിശദീകരിക്കാൻ ഈ ഡയഗ്രം അനുയോജ്യമായ ഒരു ഡയഗ്രം അല്ല എന്നാണ് . ഉദാഹരണം b2 ഉം c2 ഉം ആണെങ്കിൽ, പ്രോപ്പർട്ടി ശരിയാണെന്ന് വിശദീകരിക്കാനുള്ള ശരിയായ ഡയഗ്രം ഏതാണ്, ശരിയായ ഡയഗ്രം എന്താണെന്ന് വരയ്ക്കുന്നതിന് മുമ്പ് നമ്മൾ മനസ്സിലാക്കണം, മിക്സിംഗ് ഓകെ എന്ന ആശയം ശരിയാണ്, അതിനാൽ പരിക്രമണപഥങ്ങളുടെ മിശ്രിതം പരിക്രമണപഥത്തിന്റെ പരിക്രമണ മിശ്രണം സാധ്യമാണ് ഊർജ്ജനിലകൾ സമാനവും സമമിതിയും ഒരേപോലെയുള്ള ഭ്രമണപഥത്തിലെ രണ്ട് അവസ്ഥകൾ സംയോജിപ്പിക്കുന്നതിന് പ്രാഥമികമായി രണ്ട് വ്യവസ്ഥകൾ ആവശ്യമാണ്, ഊർജ്ജ നിലകൾ ഊർജ്ജം ശരി ഊർജ്ജം സമാനമാണ് , ഭ്രമണപഥങ്ങളുടെ സമമിതിയും ഒരേ സമമിതിയും ആയിരിക്കണം രണ്ട് വ്യവസ്ഥകൾ പാലിച്ചിരിക്കുന്നു, ശരി മിശ്രണം നടക്കാം, അതിനാൽ നമ്മൾ ഇവിടെ വരച്ചിരിക്കുന്നത് ഏകത്വ പരിക്രമണവും മറ്റൊരു ആറ്റത്തിന്റെ ഭ്രമണപഥവും ഏകത്വ പരിക്രമണവും കൂടിച്ചേരലാണ്. രണ്ട് s പരിക്രമണമുള്ള ഒരു ആറ്റത്തിന്റെ ah ന്റെ rbital, കാരണം ഈ രണ്ട് ഊർജ്ജ നിലകളും ah സമാനമോ തുല്യമോ ആയതിനാൽ, ഈ രണ്ട് പരിക്രമണപഥങ്ങൾക്കിടയിൽ മിശ്രണം സംഭവിക്കുന്നത് അതിനാലാണ് രണ്ട് s പരിക്രമണപഥം ശരി, ഇപ്പോൾ ഊർജ്ജം വളരെ വലുതാണെങ്കിൽ കൂടി ഉണ്ട് എന്നാൽ ഉണ്ട് ഏകത്വ പരിക്രമണപഥവും രണ്ട് ഭ്രമണപഥവും തമ്മിൽ മിശ്രണം പാടില്ല, കാരണം ഊർജ്ജ നിലകൾ ഏകത്വ പരിക്രമണപഥം തമ്മിലുള്ള ഊർജ്ജ വ്യത്യാസം വളരെ വലുതാണ് ഇടത് വശത്തുള്ള മൂലകങ്ങൾക്ക് 1 രണ്ടിന് ശരി അല്ലെങ്കിൽ ഒരു ലിഥിയം രണ്ട് ലിഥിയം രണ്ട് ah n രണ്ട് ലിഥിയം ടിക്ക് രണ്ട് തന്മാത്രകളും രണ്ട് തന്മാത്രകളും രണ്ട് പി പരിക്രമണങ്ങളുമായി രണ്ട് സെ പരിക്രമണത്തിന്റെ കാര്യമായ മിശ്രണം ഉണ്ടായിരിക്കും. ഒരു ആറ്റത്തിനുള്ളിൽ ഒരു ആറ്റത്തിന്റെ രണ്ട് s പരിക്രമണത്തിനും രണ്ട് p പരിക്രമണത്തിനും ഇടയിൽ മിശ്രണം സംഭവിക്കുമ്പോൾ ഒരു മിശ്രണം സംഭവിക്കുകയും പിന്നീട് അവ പരസ്പരം ഇടപഴകുമ്പോൾ ഊർജ്ജ നിലകൾ വിപരീതമാകുകയും ചെയ്യും, കാരണം യഥാർത്ഥത്തിൽ

മിശ്രണം ഒയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു n ഫലപ്രദമായ ന്യൂക്ലിയർ ചാർജിനെ പ്രതിനിധീകരിക്കുന്ന ഈ സോസ് gz സ്റ്റാർ യഥാർത്ഥ ന്യൂക്ലിയർ ചാർജുകളേക്കാൾ കുറവാണ്, അതിനാൽ ഇതിനെ ഫലപ്രദമായ ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ് ഓകെ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഫലപ്രദമായ ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ് ഇടത്തുനിന്ന് വലത്തോട്ട് വർദ്ധിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ലിഥിയത്തിൽ നിന്ന് ഓകെ ഫ്ലൂറൈഡ് ലിഥിയത്തിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ് കൂടുമ്പോൾ z സ്റ്റാർ എന്ന ഫലപ്രദമായ ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ് വർദ്ധിക്കുന്നു, അതായത് ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ് എന്നാൽ ഇലക്ട്രോണിനെ തന്നിലേക്ക് ആകർഷിക്കാനുള്ള ശക്തി ശരിയാണ്, അങ്ങനെ അത് വർദ്ധിക്കുമ്പോൾ ലിഥിയത്തിൽ നിന്ന് ഫ്ലൂറൈഡിലേക്ക് വർദ്ധിക്കുന്നു , ശരി, വിവിധ പരിക്രമണപഥങ്ങളിലെ ഇലക്ട്രോൺ ആകർഷിക്കപ്പെടുന്നു. ന്യൂക്ലിയസിലേക്ക് വ്യത്യസ്ത രീതികളിൽ അങ്ങനെ നിങ്ങൾ ന്യൂക്ലിയസിനു ശേഷം um ന്യൂക്ലിയസിനു ശേഷം നിങ്ങൾക്ക് ഒരു പരിക്രമണപഥമുണ്ട്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഭ്രമണപഥവും തുടർന്ന് ശരിയും അങ്ങനെ നിങ്ങൾക്ക് ന്യൂക്ലിയസിന് ശേഷം രണ്ട് p പരിക്രമണപഥങ്ങളും ഓകെ ഉള്ളതിനാൽ ഈ പരിക്രമണ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഈ പരിക്രമണ ഇലക്ട്രോണിലേക്ക് ആകർഷിക്കപ്പെടുന്നു. ന്യൂക്ലിയസ് വ്യത്യസ്തമായ രീതിയിലോ വ്യത്യസ്തമായോ ആകർഷിക്കുന്ന വ്യത്യസ്തമായ വ്യത്യസ്ത വ്യാപ്തിയുടെ ഫലമായി അതിന്റെ ഫലമായി ശരിയാണ് തൽഫലമായി , 2s നും 2p ഭ്രമണപഥത്തിനും ഇടയിൽ ഇടത് വശത്ത് സ്ഥിതി ചെയ്യുന്ന മൂലകങ്ങൾക്ക് ഇടയിൽ ഒരു മിശ്രണം ഉണ്ടാകുന്നു, ഉദാഹരണത്തിന് li 2 n 2. നിങ്ങൾ o2 ലേക്ക് പോയാൽ ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ് വർദ്ധിപ്പിച്ചത് ശരിയാണ്, അതിനാൽ മിക്സിംഗ് ഇവിടെ കുറവാണ്, കാരണം 2s നും 2p നും ഇടയിലുള്ള വിടവിൽ 2s നും 2p നും ഇടയിലുള്ള വിടവ് വലുതാണ്, അതിനാൽ ഈ മൂലകങ്ങൾക്കായി ഈ മൂലകങ്ങൾക്ക് മിക്സിംഗ് മിക്സിംഗ് ഇല്ല, ഈ തന്മാത്രകൾക്കോ മൂലകങ്ങൾക്കോ വേണ്ടി 2s2p പരിക്രമണത്തിന്റെ മിക്സിംഗ് ഇല്ല, എന്താണ് ഊർജ്ജ വിടവ് ഉണ്ടാകാനുള്ള കാരണം ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ് കൂടുമ്പോൾ ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ് കൂടുതലായതിനാൽ ഊർജ്ജ വിടവ് കൂടുതലാണ്, 2p പരിക്രമണപഥത്തെ അപേക്ഷിച്ച് 2s പരിക്രമണപഥം കൂടുതൽ വലിക്കപ്പെടുന്നു, അതായത് വിടവ് വർദ്ധിക്കുമ്പോൾ വിടവ് വർദ്ധിക്കുന്നു ഊർജ്ജ വ്യത്യാസം കൂടുതൽ മിശ്രണം ഉണ്ടാകില്ല അതാണ് സംഭവിക്കുന്നത് വലത് വശത്ത് സ്ഥിതി ചെയ്യുന്ന മൂലകങ്ങൾക്ക് അങ്ങനെയല്ല, കാരണം അവിടെ ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ് കുറവാണ്, അതായത് രണ്ട് സെ, രണ്ട് പി ഭ്രമണപഥങ്ങൾ ആകർഷിക്കപ്പെടുന്നില്ല എന്നതിനർത്ഥം ശരി ആകർഷിക്കപ്പെടാത്തതിനാൽ ഈ തരത്തിലുള്ള മൂലകങ്ങളെ ആകർഷിക്കുന്നതിനാൽ, 2s ഓർബിറ്റൽ 2p ഓർബിറ്റൽ മിക്സ് ഉണ്ടാകുമ്പോൾ ഈ മൂലകങ്ങൾക്ക് ഒരു മിക്സിംഗ് ഉണ്ടാകുന്നു, തുടർന്ന് അവ ഇടപഴകുമ്പോൾ ഊർജ്ജ നിലകൾ വിപരീതമായി മാറുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ഡയഗ്രം വരച്ചാൽ അത് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും ഞാൻ 2s പരിക്രമണപഥം മാത്രമേ വരയ്ക്കാൻ പോകുന്നുള്ളൂ, ഇത് 2s പരിക്രമണപഥമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് മറ്റൊരു ആറ്റത്തിന്റെ മറ്റൊരു 2s പരിക്രമണപഥം ഉണ്ട്, അതിനാൽ അവ ഇടപഴകുന്ന ഒരു ഊർജ്ജ നിലയുണ്ട്, തുടർന്ന് അവ രൂപം കൊള്ളുന്നു, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് 2p പരിക്രമണമുണ്ട് , നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ രണ്ട് p പരിക്രമണമുണ്ട്. രണ്ട് പി ഓർബിറ്റൽ ഇവിടെയും പിന്നെ പതിവുപോലെ ഒരു ബോണ്ടുണ്ട് ശരി ഒരു ഡബിൾ ബോണ്ട് ഓകെ പൈ ബോണ്ട് ഉണ്ട് ഇത് സിഗ്മ ഓർബിറ്റൽ ഈ പൈ ഓർബിറ്റലാണ്, അതിന് മുകളിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു പൈ ആർ ബീറ്റയും തുടർന്ന് സിഗ്മ ഓർബിറ്റലും ഉള്ളതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ഡയഗ്രം വരയ്ക്കുക ഇവിടെയും നിങ്ങൾക്ക് ഈ രീതിയിൽ ഇടപെടൽ കാണിക്കാം, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് അങ്ങനെ കാണിക്കാം, നിങ്ങൾക്ക് കാണിക്കാം കാരണം ഇപ്പോൾ ചിലത് 2s നും 2p ഭ്രമണപഥത്തിനും ഇടയിൽ ഒരു മിശ്രണം ഉണ്ട്, ഇത് സിഗ്മ നക്ഷത്രമാണ്, ക്ഷമിക്കണം സിഗ്മ ഇതാണ് സിഗ്മ നക്ഷത്ര പരിക്രമണം ഇതാണ് പൈ സ്റ്റാർ ഓർബിറ്റൽ ഓകെ ഇത് സിഗ്മ സ്റ്റാർ ഓർബിറ്റൽ ബികെ ഓകെ അങ്ങനെയാണ് പുതിയ ഫലപ്രദമായ ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ് ഇടതുവശത്ത് സ്ഥിതി ചെയ്യുന്ന മൂലകങ്ങൾക്ക് കുറവായതിനാൽ , 2 സെക്കും 2 പി പരിക്രമണപഥത്തിനും ഇടയിൽ ഒരു മിശ്രണം ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഈ തരം ഊർജ നിലകൾ ആദ്യം രൂപം കൊണ്ടത് ഈ സിഗ്മ പരിക്രമണപഥത്തെ മിശ്രണം ചെയ്യുന്നതുകൊണ്ടാണെന്ന് നമുക്ക് നോക്കാം. രണ്ട് പി ഭ്രമണപഥങ്ങളാൽ രൂപം കൊള്ളുന്ന സിഗ്മ പരിക്രമണപഥവുമായി കൂടിച്ചേരുന്നു, അതിനാൽ തന്മാത്രാ പരിക്രമണപഥങ്ങൾക്കിടയിൽ ഒരു മിക്സിംഗ് ഓകെ മിക്സിംഗ് ഉണ്ടാകുന്നു തൽഫലമായി, ഉയർന്ന ഊർജ്ജ നില ഇത് ഊർജ്ജം വർദ്ധിപ്പിക്കുന്നു, താഴ്ന്ന ഊർജ്ജ നില സിഗ്മ ഓർബിറ്റൽ ഊർജ്ജം കുറയുന്നു, ഇത് വർദ്ധിക്കുമ്പോൾ പൈ പരിക്രമണപഥം ഒരു വലുപ്പമായി തുടരുന്നു, അതിനാൽ പരിക്രമണ തന്മാത്രകളുടെ ഓർബിറ്റലുകളുടെ ക്രമത്തിൽ ഒരു വിപരീതം സംഭവിക്കുന്നു. ഈ രീതിയിൽ നിങ്ങളെ കാണിക്കാൻ കഴിയും അതിനാൽ ഈ ഊർജ്ജ നില അതേപടി നിലനിർത്തുക, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ടെണ്ണം തുറന്നിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ ഒരു രണ്ട് p പരിക്രമണത്തിന് അനുയോജ്യമായ ഡയഗ്രം വരയ്ക്കുക, ഇത് രണ്ട് p പരിക്രമണമാണ് അതിനനുസരിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് p ഉണ്ട് ഭ്രമണപഥം ഇവിടെയും പിന്നെ നിങ്ങൾക്ക് ശരിയാണ്, അതിനാൽ 1s പരിക്രമണം ക്ഷമിക്കണം 2s പരിക്രമണം ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് 2s പരിക്രമണ 2s പരിക്രമണമുണ്ട്, കാരണം ഈ ഊർജ്ജ നിലയും ഈ ഊർജ്ജ നിലയും കലർന്നതിനാൽ ഈ സിഗ്മ ഭ്രമണപഥം 2p പരിക്രമണം ഓകെ ഉണ്ടാക്കിയ ഈ സിഗ്മ പരിക്രമണം അവനുമായി കൂടിച്ചേരുന്നു രണ്ട് p two s പരിക്രമണത്താൽ രൂപം കൊണ്ടത് ഉയർന്ന ഊർജത്തിൽ സ്ഥിതി ചെയ്യുന്നതിനാൽ അത് ഉയരുകയും ഊർജത്തിൽ താഴ്ത്തുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഒരു റിവേഴ്സൽ ഉണ്ടാകുന്നു, അതിനാൽ ഇത് മുകളിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ ശരിയാണ്, അത് ഇവിടെ പോകുന്നു ശരിയാണ് ഇവിടെ പ്രതിപ്രവർത്തനവും ഇവിടെ പ്രതിപ്രവർത്തനവും ഉണ്ട്. അപ്പോൾ ശരി, ഈ ലെവൽ ഇവിടെ കുറയുകയും കുറയുകയും ചെയ്യാം, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ഒരു സിഗ്മ പരിക്രമണപഥം രൂപം കൊള്ളുന്നു, അതിനുശേഷം നിങ്ങൾക്ക് ഒരു പൈ നക്ഷത്ര പരിക്രമണമുണ്ട്, അതിനുശേഷം നിങ്ങൾക്ക് ഒരു സിഗ്മ നക്ഷത്ര പരിക്രമണമുണ്ട് , ഇത് രണ്ടിൽ നിന്നുള്ള സിഗ്മ നക്ഷത്ര പരിക്രമണമാണ് s പരിക്രമണപഥം, ഇത് മിശ്രണം ചെയ്തതിന് ശേഷമുള്ള ഈ മിശ്രണം ഒരു ഫലമാണ് ഇത് സിഗ്മ നക്ഷത്ര പരിക്രമണപഥം ഇതാണ് പൈ പരിക്രമണം ഇതാണ് സിഗ്മ നക്ഷത്രം അല്ലെങ്കിൽ സിഗ്മ

പരിക്രമണം ഇതാണ് സിഗ്മ പൈ നക്ഷത്ര പരിക്രമണം ഇതാണ് സിഗ്മ നക്ഷത്ര പരിക്രമണം, അതിനാൽ ക്രമത്തിൽ ഒരു റിവേഴ്സൽ ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാം മോളുടെ മിക്സിംഗ് സിഗ്മ ഓർബിറ്റൽ ഇല്ലാത്തപ്പോൾ ഇവിടെയുള്ള കുലാർ ഓർബിറ്റലുകൾ താഴ്ന്ന ഊർജ്ജം ആണ് . രണ്ട് സെക്കന്റിൽ നിന്ന് ഇങ്ങോട്ടും ഇങ്ങോട്ടും ഇങ്ങോട്ടും ഇങ്ങോട്ടും ഇങ്ങോട്ടും ഇങ്ങോട്ടും ഇവിടെയും എന്താണ് കാണിക്കേണ്ടതെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് രണ്ട് പി ഓർബിറ്റലും രണ്ട് സെ ഓർബിറ്റലുകളും ചേർന്ന് രൂപംകൊണ്ട ഒരു സിഗ്മ ഓർബിറ്റലാണ്, അതിനർത്ഥം ഇതിന് രണ്ട് സെയുടെയും രണ്ടിന്റെയും സ്വഭാവമുണ്ട് പി ഓർബിറ്റലുകളും പൈ ഓർബിറ്റൽ എനർജി ലെവലും ബാധിക്കില്ല, കാരണം ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനം കാരണം ഈ ഓർബിറ്റലുകൾ ഊർജം വർദ്ധിപ്പിക്കുന്നു ഈ ഓർബിറ്റൽ ലോവർ എനർജി ആഹ് ഇത്തരത്തിലുള്ള മോ ഡയഗ്രമുകൾ നൽകുന്നു, ഇപ്പോൾ ഇത് ഇടതുവശത്ത് ഇടതുവശത്തുള്ള മൂലകങ്ങളിൽ നിലവിലുള്ള ഊർജ്ജ നിലയാണ് . നിങ്ങൾ ഈ ഡയഗ്രം പൂരിപ്പിക്കുന്നത് ബോറോൺ ആറ്റത്തിലെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം ഉപയോഗിച്ച് ഈ ഡയഗ്രം പൂരിപ്പിക്കുക, അപ്പോൾ നിങ്ങൾ ശരിയായ ഡയഗ്രം നൽകുകയും ആ തന്മാത്രകളുടെ മികച്ച നിരീക്ഷിച്ച um പ്രോപ്പർട്ടി പിന്തുണയ്ക്കുകയും ചെയ്യും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു തന്മാത്ര പരീക്ഷയ്ക്ക് എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇലക്ട്രോണിന്റെ p1e b2 സംഖ്യ 10 ശരിയാണ്, അതിനാൽ 4 ഇതിനകം ഉപയോഗിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ശരിയാണ്, ഞാൻ മറ്റൊരു ഡയഗ്രാമിൽ കാണിക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ബോറയുടെ ഏകത്വ പരിക്രമണമുണ്ട്, അതിനാൽ b2 നായി വീണ്ടും ഒരു ഡയഗ്രം നിർമ്മിക്കാൻ പറയാം, അതിനാൽ ഇത് 1s ആണ്. പരിക്രമണ ഏകത്വം പരിക്രമണപഥം അവ ഇടപഴകുന്നു, തുടർന്ന് ഊർജ്ജം ശരി ഊർജ്ജ നില രൂപപ്പെടുന്നു, അതിനുശേഷം നിങ്ങൾക്ക് ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഭ്രമണപഥം രണ്ട് ഭ്രമണപഥം ശരിയാണ് , തുടർന്ന് അവ സംവദിക്കുന്നത് ശരിയാണ്. പിന്നീട് സിഗ്മ പരിക്രമണപഥം സംഭാവന ചെയ്യുന്ന പരിക്രമണപഥങ്ങൾ രണ്ട് p പരിക്രമണമാണ്, അതിനാൽ അവ p പരിക്രമണവുമായി പൊരുത്തപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഇവിടെയുണ്ട്, അതിന് മുകളിൽ നിങ്ങൾക്ക് പൈ പരിക്രമണമുണ്ട്, അതിന് മുകളിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു സിഗ്മയുടെ പരിക്രമണപഥമുണ്ട്, ഇത് പൈ നക്ഷത്ര പരിക്രമണമാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു സിഗ്മയാണ് 2s ഓർബിറ്റലും 2p ഓർബിറ്റലും ചേർന്ന് രൂപപ്പെട്ട ഭ്രമണപഥം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഡയഗ്രം അവിടെ കാണിക്കേണ്ടതുണ്ട്, അത് ബി 2 ഇലക്ട്രോണിന്റെ സംഖ്യ 10 ഇവിടെ 2 2 ആണ്, അതിനാൽ ഇത് ഇവിടെ രണ്ട് ആണ്, ഇവിടെ രണ്ട്, ബോണ്ട് ഓർഡർ കണക്കുകൂട്ടൽ ആവശ്യത്തിനായി അവ പരസ്പരം റദ്ദാക്കുന്നു. ഇവിടെ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇവിടെ രണ്ട് പോയി രണ്ട് ഇവിടെ പോയി ഇപ്പോൾ ശരി ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ഉണ്ട്, കാരണം ബോറോണിന്റെ ഇലക്ട്രോണിക് കോൺഫിഗറേഷൻ ഒന്ന് s രണ്ട് ഒന്ന് രണ്ട് രണ്ട് സെ രണ്ട് രണ്ട് പി ഒന്ന് അങ്ങനെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ ആകെ എണ്ണം ഇലക്ട്രോണിക്സിന്റെ എണ്ണം പത്ത് ആണ് ഓരോ ബോറോൺ ആറ്റത്തിലും അഞ്ച് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് അതിനാൽ ഇവിടെ ഒന്ന് ഇവിടെയുണ്ട്, അവ രണ്ടിനും രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ലഭ്യമാണ്, രണ്ട് ഡീജനറേറ്റ് ഓർബിറ്റലുകൾ ഉണ്ട്, രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകളും ഒരേ പരിക്രമണപഥത്തിലേക്ക് പോകില്ല, തുടർന്ന് തുല്യ ഊർജ്ജമുള്ള മറ്റൊരു പരിക്രമണപഥം ലഭ്യമാണ്. ഈ രണ്ട് പരിക്രമണപഥങ്ങളെയും ഡീജനറേറ്റ് ഓർബിറ്റലുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഊർജ്ജത്തിൽ തുല്യമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ മാത്രമേ ഉള്ളൂ, അതിനാൽ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകളും ഒരേ പരിക്രമണപഥത്തിലേക്ക് പോകില്ല , പരമാവധി ഗുണിതത്വത്തിന്റെ വേട്ടയാടൽ നിയമം അനുസരിച്ച്, ഊർജ്ജ നില തുല്യമാണെങ്കിൽ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉൾക്കൊള്ളുന്നു. ഓരോ പരിക്രമണപഥത്തിലും അവ ഓരോന്നായി പ്രത്യേകം ഉൾക്കൊള്ളുന്നു, അതിനാൽ രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ രണ്ട് മോളിക്യുലാർ ബീറ്റ അങ്ങനെ രണ്ട് മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റൽ ഡീജനറേറ്റ് മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റൽ ഒന്ന് ഇവിടെയും ഒന്ന് ഇവിടെയും അപ്പോൾ ശരിയാണ് ഇപ്പോൾ ബോണ്ട് ക്രമം അതേപടി തുടരുന്നു ശരി ബോണ്ട് ക്രമം ഒന്നാണ് എന്നാൽ തന്മാത്രയുടെ തന്മാത്രയുടെ സ്വഭാവം മാറിയിരിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ അത് ഒരു പാരാമാഗ്നറ്റിക് ആണ്, അതിനാൽ ജോടിയാക്കാത്ത രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉള്ളതിനാൽ ഇവിടെ ഒന്ന് ഇവിടെ ഇത് ഒരു പൈ പരിക്രമണമാണ്, ശരി ഇത് പൈ ഓർബിറ്റലാണ് രൂപപ്പെടുന്നത് px ഉം py ഓർബിറ്റലുകളും ചേർന്ന് രൂപപ്പെട്ട ഒരു സിഗ്മ പരിക്രമണപഥമാണിത്, ഇത് രണ്ട് p സിഗ്മ കൊണ്ട് രൂപപ്പെട്ടതാണ്, ഇത് രണ്ട് pz പരിക്രമണപഥമാണ്, അതിനാൽ ഈ പരിക്രമണപഥങ്ങളിൽ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, ബോണ്ട് ക്രമം ഒന്നാണ് തന്മാത്ര പരമാഗ്നറ്റിക് ആണ്, ഇപ്പോൾ ഈ ഡയഗ്രം വളരെ നിരീക്ഷിച്ചതിനെ വിശദീകരിക്കുന്നു പാരാമാഗ്നറ്റിക് ആയ b2 ന്റെ പ്രോപ്പർട്ടി നിങ്ങൾക്ക് c2 ന് വേണ്ടി b2 ന്റെ ഡയഗ്രം പൂരിപ്പിക്കാം, ഇവിടെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം 12 ഇലക്ട്രോണുകൾ ആണ്, അതിനാൽ 12 ഇപ്പോൾ തന്നെ ഈ ഡയഗ്രാമിൽ ഞങ്ങൾ പൂരിപ്പിച്ചത് പത്ത് തുടർന്ന് രണ്ട് കൂടി. നിങ്ങൾ ഇവ രണ്ടും നിറയ്ക്കുമ്പോൾ ശരി ഇപ്പോൾ ഇവിടെ പോകൂ, കാരണം ഇത് ഉയർന്ന ഊർജ്ജമാണ് , ഇത് ഊർജ്ജത്തിൽ കൂടുതലാണ്, അതിനാൽ c2 എന്നത് ഒരു ഡയമാഗ്നെറ്റിക് ഓകെ c2 ആണ്, c2 എന്നത് ഡയമാഗ്നറ്റിക് ആണെന്നും ബോണ്ട് ഓർഡർ ഇവിടെ ബോണ്ട് ഓർഡർ ആവശ്യത്തിന് തുല്യമാണെന്നും ഇത് വിശദീകരിച്ചു. രണ്ട് പരസ്പരം റദ്ദാക്കുക ഇവ രണ്ടും പരസ്പരം റദ്ദാക്കുക, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ബോണ്ടിംഗ് ഓർബിറ്റൽ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, ആന്റിബോണ്ടിംഗ് ഓർബിറ്റൽ ഇല്ല, അതിനാൽ ബോണ്ടിംഗ് ഓർബിറ്റലിലെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണത്തിന് തുല്യമാണ് ബോണ്ടിംഗ് ഓർബിറ്റൽ തന്മാത്രാ പരിക്രമണപഥം നാല് മൈനസ് പൂജ്യമായി വിഭജിച്ചിരിക്കുന്നു രണ്ടിന് തുല്യമായ രണ്ട്, ബോണ്ട് ഓർഡർ സി ടു രണ്ട് ആണ് ഇപ്പോൾ ഈ ഡയഗ്രം c2 ന്റെ പ്രോപ്പർട്ടി യഥാർത്ഥ പ്രോപ്പർട്ടി വിശദീകരിക്കുന്നു, അത് ഡയമാഗ്നെറ്റിക് ആണ്, അതിനാൽ ഇതൊരു യഥാർത്ഥ ഡയഗ്രം ആണ്, ശരിയായ ഡയഗ്രം ഉപയോഗിക്കണം um c2 ന്റെ പ്രോപ്പർട്ടി വിശദീകരിക്കുന്നതിന് അല്ലെങ്കിൽ b2 തന്മാത്രകൾ ശരി, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഊർജ്ജ നില ഡയഗ്രം പൂരിപ്പിക്കാം n2 ഇവിടെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം 14 ഇലക്ട്രോണുകൾ ആണ്, ഓരോ നൈട്രജൻ ആറ്റത്തിൽ നിന്നും കുറച്ച് ഇലക്ട്രോൺ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇതിനെ അപേക്ഷിച്ച് രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ കൂടി

ഉണ്ട്, അതിനാൽ ആ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇങ്ങോട്ട് പോകും, ഇപ്പോൾ ഞാൻ ശരിയാണ് ഇത് നീക്കം ചെയ്യുന്നതിനാൽ ഞങ്ങൾ അത് മാറ്റുകയാണ്, ഇപ്പോൾ പതിനാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇപ്പോൾ പതിനാല് ഇലക്ട്രോൺ ആണ്, നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് രണ്ട് രണ്ട് രണ്ട് എന്ന് കണക്കാക്കാം, അതിനാൽ എട്ട് ശരി പത്ത് പന്ത്രണ്ട് പതിനാല് പതിനാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇപ്പോൾ n ലേക്ക് ഉണ്ട് ബോണ്ട് ക്രമത്തിൽ ഉള്ള ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണത്തിന് തുല്യമായ ബോണ്ട് ക്രമം പരസ്പരം റദ്ദാക്കിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് ആറ് ഇലക്ട്രോൺ ബോണ്ടിംഗ് മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റൽ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ആന്റിബോണ്ടിംഗ് മൾട്ടിപ്പിൾ ഓർബിറ്റലിൽ ഇലക്ട്രോണിന്റെ ആറ് മൈനസ് പൂജ്യം രണ്ടിന് തുല്യമായ മൂന്ന് കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ ഒരു n2 n nn ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ട് ഉണ്ട് രണ്ട് നൈട്രജൻ ആറ്റങ്ങൾക്കിടയിലുള്ള രണ്ട് നൈട്രജൻ ആറ്റങ്ങൾക്കിടയിലുള്ള ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടുകൾക്കിടയിലും തന്മാത്ര ഡയമാഗ്നെറ്റിക് ആണ്, ഇവിടെ തന്മാത്ര ഡയമാഗ്നെറ്റിക് ആയതിനാൽ പ്രശ്നമൊന്നുമില്ല , ഇപ്പോൾ കുറച്ച് ഉം ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് വിശദീകരിക്കാം. ലി 2 n2 മൂലകങ്ങൾക്കായി ഇപ്പോൾ നമുക്ക് o2 ന് വേണ്ടിയുള്ള ഊർജ നില ഡയഗ്രം നോക്കാം o2 ഓകെ, നിങ്ങൾക്ക് സാധാരണ പോലെ 1s ഓർബിറ്റൽ 1s ഓർബിറ്റൽ ഇന്ററാക്റ്റിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കാം രണ്ട് ഊർജ്ജ നിലകൾ രൂപം കൊള്ളുന്നു, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഓകെ രണ്ട് s പരിക്രമണ ഓകെ രണ്ട് ഭ്രമണപഥം സംവദിക്കാം. അപ്പോൾ ഊർജ നില രൂപപ്പെടുന്നു, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു um pi ഉണ്ട് ശരി നിങ്ങൾക്ക് ഒരു സിഗ്മ പരിക്രമണപഥം ഉണ്ട് ഒരു സിഗ്മ പരിക്രമണപഥം പിന്നെ pi പരിക്രമണപഥം ഉണ്ട് അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് p പരിക്രമണപഥമുണ്ട്, നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് p പരിക്രമണപഥമുണ്ട് അതിനാൽ ഒരു pi ബോണ്ട് ഉണ്ട് പൈ സ്റ്റാർ ഓർബിറ്റൽ ആഹ് ഫി സ്റ്റാർ ഓർബിറ്റലും പമ്പ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, തുടർന്ന് ഇത് സിഗ്മ സ്റ്റാർ ഓർബിറ്റലാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഇവിടെ ഈ രീതിയിൽ രൂപം കൊള്ളുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ഒരു തന്മാത്ര നിർമ്മിക്കാൻ കഴിയും a o ഇവിടെയാണ് ഇത് o ഇതാണ് o ഇവിടെ ഇതാണ് o2 ഇപ്പോൾ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇവിടെ എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് ഓകെ എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇവിടെ ആകെ പതിനാറ് ഇലക്ട്രോണുകളിൽ എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് രണ്ട് ഇവിടെ ഇവിടെ ഇവിടെ ഇവിടെ ഇവിടെ ഇവിടെ ഇവിടെ ഇവിടെ ഇവിടെ ഇവിടെ ഇവിടെ ഇപ്പോൾ ഇവിടെ ഊർജ്ജ നിലകൾ ഇവിടെ വരുമ്പോൾ ആദ്യത്തെ പരിക്രമണ ഫലമാണ്. ഇത് um 2p ഓർബിറ്റൽ രൂപീകരിച്ച ഒരു സിഗ്മ ഓർബിറ്റലാണ്, ഇത് രണ്ട് പിയർ ബീറ്റകളാൽ രൂപപ്പെട്ട ഒരു പൈ ഓർബിറ്റലാണ്, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇവിടെ കാണുന്നു, സിഗ്മ ഓർബിറ്റലുകൾ pi r ബീറ്റയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ കുറഞ്ഞ ഊർജ്ജം, കാരണം ന്യൂക്ലിയർ ചാർജ് o2 ന് കൂടുതലാണ്, അതിന്റെ ഫലമായി തമ്മിൽ മിശ്രണം ഉണ്ടാകില്ല. രണ്ട് സെ, 2 പി ഓർബിറ്റൽ ഓകെ, അതിനാൽ മിക്സിംഗ് ഇല്ലെങ്കിൽ മിക്സിംഗ് ഉണ്ടാകില്ല സിഗ്മ ഓർബിറ്റൽ പൈ ഓർബിറ്റലിനെ അപേക്ഷിച്ച് താഴ്ന്ന ഊർജ്ജമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ ഡയഗ്രം പൂരിപ്പിക്കണം, ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം ഉപയോഗിച്ച് ഈ ഡയഗ്രം പൂരിപ്പിക്കുക, അങ്ങനെ 18 ഇലക്ട്രോണുകൾ ar e അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും പിന്നെയും രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ കൂടി ഇങ്ങോട്ട് പോകും, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഈ രണ്ട് ഊർജ്ജ നിലകൾ ഇതാണ് പൈ സ്റ്റാർ ഓർബിറ്റൽ ah രണ്ട് p പരിക്രമണത്താൽ രൂപം കൊള്ളുന്നു, ഇത് um രണ്ട് p കൊണ്ട് രൂപംകൊണ്ട സിഗ്മ നക്ഷത്ര പരിക്രമണമാണ്. ഓർബിറ്റൽ ശരി അങ്ങനെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം പതിനാറ് രണ്ട് രണ്ട് മുതൽ എട്ട് വരെ um എട്ട് പത്ത് ആഹ് 12 14 16 16 ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇവിടെ ah, നിങ്ങൾ രണ്ടോ അതിലധികമോ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ കൂടി ഇടുമ്പോൾ, ഈ രണ്ട് ഊർജ്ജ നിലകൾ ഡീജനറേറ്റ് ഓർബിറ്റലുകളാണ്, അതിനാൽ ഇവ മോളിക്യുലാർ ബീറ്റയാണ്. ഒന്നിന് ശേഷം നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ജോടിയാക്കാത്ത ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ o2 ശരി രണ്ട് ജോടിയാക്കാത്ത ഇലക്ട്രോണുകൾ രണ്ട് ജോടിയാക്കാത്ത ഇലക്ട്രോണുകൾ രണ്ട് ജോടിയാക്കാത്ത ഇലക്ട്രോണുകൾ രണ്ട് ജോടിയാക്കാത്ത ഇലക്ട്രോൺ രണ്ട് ജോടിയാക്കാത്ത ഇലക്ട്രോൺ അതായത് o രണ്ട് എന്നത് ഒരു പാരാമാഗ്നെറ്റിക് അതെ അത് ശരിയാണ് ഓക്സിജനിലേക്ക് പോകുക പാരാമാഗ്നറ്റിക് സ്വഭാവമാണ് ഇപ്പോൾ ഇവിടെ എന്താണ് സ്റ്റാറ്റസ് എന്ന് കണ്ടെത്താൻ ഞാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു വാലൻസ് ബോണ്ട് സിദ്ധാന്തത്തെ സംബന്ധിച്ചിടത്തോളം, വാലൻസ് ബോണ്ട് സിദ്ധാന്തം അനുസരിച്ച് ഇലക്ട്രോണുകൾ ജോടിയാക്കപ്പെടും, രണ്ട് ഓക്സിജനുകൾക്കിടയിൽ രണ്ട് ബോണ്ട് ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ടാകുമ്പോൾ രണ്ട് ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ടാകുന്നു, അതായത് പരമാവധി എണ്ണം ഇലക്ട്രോണുകൾ ജ്വലനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു . ബോണ്ട് സിദ്ധാന്തം ഓക്സിജൻ തന്മാത്രയെ ഡയമാഗ്നെറ്റിക് പോലെ പ്രവചിക്കുന്നു, കാരണം ഇലക്ട്രോണുകൾ വാലൻസ് ബോണ്ട് സിദ്ധാന്തം അനുസരിച്ച് വാലൻസ് ബോണ്ട് സിദ്ധാന്തം ജോടിയാക്കുന്നു o2 ഒരു ഡയമാഗ്നെറ്റിക് ആയിരിക്കണം , കാരണം വലൻസ് ബോണ്ട് സിദ്ധാന്തത്തിലെ സമ്മർദ്ദം ഇലക്ട്രോണുകളെ ജോടിയാക്കുന്നതിലാണ് ബോണ്ട് രൂപീകരണത്തിന് ഇലക്ട്രോണുകൾ ജോടിയാക്കേണ്ടത്. ഒരു ബോണ്ടിന്റെ രൂപീകരണത്തിന് രണ്ട് രണ്ട് എണ്ണം ഇലക്ട്രോണുകൾ ആവശ്യമാണ്, അത് ah ബാലൻസ്ഡ് ബോണ്ട് സിദ്ധാന്തത്തിന്റെ അടിസ്ഥാന ആശയമാണ്, അതിനാൽ ഓ, അതിന്റെ ഉം തത്വമനുസരിച്ച് സമതുലിതമായ ബോണ്ട് സിദ്ധാന്തം പ്രവചിച്ചത് ഇത് ഒരു ഡയമാഗ്നെറ്റിക് ആണെന്നാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഡയമാഗ്നെറ്റിക് അല്ല, അത് യഥാർത്ഥത്തിൽ ഇതാണ് ഒരു പാരാമാഗ്നറ്റിക് ആണ്, അതിനാൽ യഥാർത്ഥ തന്മാത്രയെ വിശദീകരിക്കുന്നതിൽ വാലൻസ് ബാൻഡ് സിദ്ധാന്തത്തിന്റെ പരാജയങ്ങളിലൊന്നാണ് ഇത്, അതുകൊണ്ടാണ് മറ്റൊരു സിദ്ധാന്തം, തന്മാത്രാ പരിക്രമണ സിദ്ധാന്തം വികസിപ്പിച്ചെടുത്തത്, അബദ്ധവശാൽ നിരീക്ഷിക്കപ്പെടുന്നതെന്താണെന്ന് വിശദീകരിക്കുന്നതിനാൽ ബാലൻസ് പോയിന്റ് സിദ്ധാന്തം o2 ആയി പ്രവചിച്ചു. ഡയമാഗ്നെറ്റിക് പാരാമീറ്റർ ശരിയാണ്, പക്ഷേ യഥാർത്ഥത്തിൽ ഇത് ഒരു പാരാമാഗ്നെറ്റിക് ആണ്, അത് മോ ഡയഗ്രം മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റൽ ഡയഗ്രം വഴി മാത്രമേ വിശദീകരിക്കാൻ കഴിയൂ, കാരണം നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഇലക്ട് ഉണ്ട് ഇവിടെ റോണുകൾ ഓരോ പൈ നക്ഷത്ര പരിക്രമണപഥങ്ങളിലും ഒരു ഇലക്ട്രോണിന് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ആണ്, അതുകൊണ്ടാണ് o2 ഒരു പാരാമാഗ്നറ്റിക് ആയതിനാൽ മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റൽ സിദ്ധാന്തത്തിൽ നിങ്ങൾ ബോണ്ടിംഗ് തന്മാത്രയിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം കണ്ടെത്തേണ്ട ബോണ്ട് ക്രമം എന്താണെന്ന്

കണ്ടെത്താൻ നിങ്ങൾ കണക്കുകൂട്ടുന്നു. ഓർബിറ്റൽ മൈനസ് ഇലക്ട്രോൺ ശതമാനം ആന്റിബോണ്ടിംഗിൽ രണ്ടായി ഹരിച്ചാൽ മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റൽ തിയറി അനുസരിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് വേണ്ടത് ശരിയാണ്, ഒരു ഇലക്ട്രോൺ മതി, ബോണ്ട് രൂപീകരണത്തിന് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ മതി, ബോണ്ട് രൂപീകരണത്തിന് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ മതി, പക്ഷേ വാലൻസിയിൽ ബോണ്ട് തിയറി ബോണ്ട് രൂപീകരണത്തിന് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ടായിരിക്കണം, അത് ഒരു പ്രധാന വ്യത്യാസമാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഇപ്പോൾ ഞാൻ ഇവിടെ അവതരിപ്പിക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്ന മറ്റൊരു ആശയമാണ്, എന്താണ് ഹോമോ, തുടർന്ന് ലുമു ഹോമോ എന്താണ് ഏറ്റവും കൂടുതൽ അധിനിവേശമുള്ളത്. ഓർബിറ്റൽ അതിനാൽ ലുമോ എന്നാൽ ഏറ്റവും താഴ്ന്ന തന്മാത്ര പരിക്രമണം എന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, ഓക്സിജൻ തന്മാത്രയ്ക്ക് ഇവിടെ ഹോമോ ലുമോ എന്താണ് ഏറ്റവും കൂടുതൽ അധിനിവേശമുള്ള തന്മാത്ര പരിക്രമണപഥം പഞ്ചനക്ഷത്ര പരിക്രമണമാണ്, അത് ക്ഷമിക്കണം ഹിഗ് hest occupied almighty എന്താണ് lumo lowest unocupied molecular lowest unocupied molecular orbital sigma star beta, അങ്ങനെയാണ് നിങ്ങൾക്ക് ഹോമോ എന്ന് തിരിച്ചറിയാൻ കഴിയുന്നത് ഏത് lumu homo ആണ് മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റൽ ok ഓക്യുപൈഡ് ഏറ്റവുമധികം അധിനിവേശമുള്ള മോളിക്യുലാർ ഓക്യുപ്പിഡ് ഓക്യുപ്പിഡ് ഓക്യുപ്പിഡ് മോളിക്യുലാർ ഓബിറ്റൽ ആണ്. ഇതാണ് പരിക്രമണപഥം അധിനിവേശം, അതിന് മുകളിൽ നിങ്ങളുടെ ലുമോ ഉണ്ട്, അത് ഏറ്റവും താഴ്ന്ന ആളില്ലാത്ത തന്മാത്രയാണ്, ഇതിന് മുകളിൽ കുറച്ച് കൂടുതൽ പരിക്രമണപഥങ്ങളുണ്ട്, അവ ഇവിടെ കാണിച്ചിട്ടില്ലാത്തതിനാൽ ഇത് ആദ്യത്തെ ആളൊഴിഞ്ഞതാണ് മോളിക്യുലർ ഓപ്പറേറ്റർ, അതായത് ലോസ്റ്റ് അൺക്യുപ്പിഡ് മോളിക്യുലർ ബീറ്റ ഏറ്റവും ഉയർന്ന അധിനിവേശ തന്മാത്രാ ലോഹം ഇതാണ് ഏറ്റവും താഴ്ന്ന ആളില്ലാത്ത മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റൽ ഇതാണ് ലുമോ, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ലൂമോ ആണ്, ഇത് o2-നുള്ള ഹോമോ ആണ്, അതിനാൽ ഇത് മാറുന്നു. പരിക്രമണപഥത്തിന്റെ ഒക്യുപൻസിയിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോൾ um homo ആയ ലൂമോ ആയ എല്ലാ തന്മാത്രകളും കണ്ടെത്താനാകും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോൾ മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റലുകൾ ഉണ്ട്, ഇത് ഒരു ഊർജ്ജ നിലയാണെന്ന് കരുതുക. O2-നുള്ള ഡയഗ്രം ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് um f പോലെയുള്ള തന്മാത്രകൾ പൂരിപ്പിക്കാൻ കഴിയും രണ്ട് ശരി ഇലക്ട്രോണുകൾ ശരിയാണ്, അതിന്റെ പതിനെട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ അവിടെയുണ്ട്, കാരണം ഓരോ ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റത്തിൽ നിന്നും 9 ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ബാക്കിയുള്ള 2 ഇലക്ട്രോണുകൾ ഈ രണ്ടിലേക്ക് പോകും. ബോണ്ട് ഓർഡർ ഇപ്പോൾ 1 ആയി മാറും, കാരണം um ആന്റിബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണിലെ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ ബൗണ്ടറി നമ്പർ മാറിക്കൊണ്ടിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ബോണ്ട് ഓർഡർ ഒന്നാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഏത് രണ്ട് um നും പൂരിപ്പിക്കാം, അങ്ങനെ രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ ഇതിലേക്ക് പോകും, അവിടെയുണ്ട്. രണ്ട് ശരി നിയോൺ ആറ്റങ്ങൾ തമ്മിൽ ബന്ധമില്ല, ആ തന്മാത്ര ഇപ്പോൾ നിലവിലില്ല എന്ന് കരുതുക, അതിനാൽ ഇതാണ് ഊർജ്ജ നില ഡയഗ്രം , ഓ2 2 മൈനസ് ഒ2 മൈനസും ഒ2 പ്ലസ് സ്പീഷീസുകളും ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം , നിങ്ങൾ ao എടുക്കുന്നതിനാൽ ഇവിടെ 2 ഇലക്ട്രോണുകൾ ചേർക്കുന്നു നിങ്ങൾ നൽകുന്ന രണ്ട് പ്ലസ് ടു ഇലക്ട്രോൺ അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒ രണ്ട് രണ്ട് മൈനസ് ഉണ്ടായിരിക്കും, അത് ഒരു പെറോക്സൈഡ് അയോണാണ്, സമാനമായി, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ ഇവിടെ ബോണ്ട് ദൈർഘ്യവും ബോണ്ട് ഓർഡറും നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഓ 2 ബോണ്ട് ഓകെ ബോണ്ട് ഓർഡർ ബോണ്ട് ഓർഡർ 2 ആണ് നീളം 121 മീറ്ററിന് തുല്യമാണ് ശരി, തുടർന്ന് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ കൂടി o2 ന് നൽകി, തുടർന്ന് ബോണ്ട് ആഡർ ശരിയാണെന്ന് കണ്ടെത്തി, ഇവിടെ ബോണ്ട് ഓർഡർ ഒന്ന് ശരിയാണ്, തുടർന്ന് ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം ഒരു ബോണ്ട് നീളം 149 പിക്കോമീറ്റർ ആണ്, അതിനാൽ 2 മൈനസ് അതിനാൽ 2 മൈനസ് അർത്ഥമാക്കുന്നു 2 ഇലക്ട്രോണുകൾക്ക് തുല്യമായ 2 ഇലക്ട്രോണുകൾ 2 മൈനസ് 2 ഇലക്ട്രോണുകൾ എവിടെ പോകുന്നു, ഇത് ഒരു കുപ്പി തന്മാത്രയായിരിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇലക്ട്രോണിന് രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ നൽകുന്നു o2 ആ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ok ലേക്ക് പോകും ആർബിറ്റർ മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റൽ OK അധിനിവേശം ഇല്ലാത്തത് അങ്ങനെ നിങ്ങൾ നോക്കിയാൽ പൈ സ്റ്റാർ ഓർബിറ്റലിൽ ഇലക്ട്രോണുകൾ ചേർക്കുമ്പോൾ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകളും ഈ പൈ സ്റ്റാർ ഓർബിറ്റലിലേക്ക് പോകുമെങ്കിലും അത് ബോണ്ട് ഓർബിറ്റലിനെ ബാധിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ചെയ്യുമ്പോൾ ബോണ്ട് ക്രമത്തെ ബാധിക്കും. നിങ്ങൾ o മുതൽ രണ്ട് മൈനസ് വരെ കണക്കാക്കുക, ഇപ്പോൾ ഞാൻ um ഏറ്റവും പുറത്തെ ഏറ്റവും ഇലക്ട്രോണിക് കോൺഫിഗറേഷൻ മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റൽ കോൺഫിഗറേഷൻ മാത്രമാണ് വരയ്ക്കുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് p പരിക്രമണപഥം രണ്ട് p പരിക്രമണപഥം ഉണ്ട്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് m ആയി സിഗ്മ പരിക്രമണപഥം ഉണ്ട്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് pi പരിക്രമണ പൈ പരിക്രമണ സിഗ്മ പരിക്രമണം ഉണ്ട് ശരി o രണ്ട് എന്നാൽ ഇവിടെ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ കൂടി ഇത് o2 2 മൈനസ് ഇലക്ട്രോൺ ism 18 ഇലക്ട്രോണുകൾ ശരിയാണ്, കാരണം o2 ലെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ സംഖ്യ 16 ആണ്, O2 ൽ 2 മൈനസ് എന്നത് 2 ഇലക്ട്രോണുകളാണ്, അതിനാൽ 16 പ്ലസ് 2 18 ന് തുല്യമാണ് ശരിയുള്ള ഇലക്ട്രോണുകൾ ഈ രീതിയിൽ ഇങ്ങോട്ട് പോകും, തുടർന്ന് ഇവിടെ ഇവിടെയും ഇവിടെയും അങ്ങനെ പൂരിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു , ബോണ്ടിംഗ് തന്മാത്രാ പരിക്രമണപഥത്തിലെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണത്തിന് തുല്യമായ o2 ന്റെ ബോണ്ട് ക്രമം കണക്കാക്കിയാൽ അത് ആറ് ശരിയാണ് . ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം ആന്റിബോണ്ടിംഗ് ഓർബിറ്റൽ ആണ്, ഇത് ഫൈ സ്റ്റാർ ഓർബിറ്റലാണ്, ഇത് ഒരു പൈ ഓർബിറ്റലാണ്, സിഗ്മ ഓർബിറ്റൽ ഇതാണ് സിഗ്മ സ്റ്റാർ അല്ലെങ്കിൽ ബീറ്റ, അതിനാൽ ബോണ്ടിംഗ് തന്മാത്രയിലെ ആറ് ഓകെ ഇലക്ട്രോൺ ശതമാനം മൊത്തം മൈനസ്, ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ നാലിനെ രണ്ടായി ഹരിച്ചാൽ ശരി അങ്ങനെ നിങ്ങൾ ഓക്കെ ആകും അങ്ങനെ ഒന്ന് ബോണ്ട് ഓർഡർ ഒന്ന് രണ്ട് രണ്ട് ഒന്നിന് തുല്യമാണ്, അതിനാലാണ് ഞാൻ ഇവിടെ എഴുതിയത്, നിങ്ങൾ രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ o രണ്ടിന് നൽകുമ്പോൾ അത് o രണ്ട് ആയി മാറുന്നു, ശരി ബോണ്ട് ഓർഡർ 1 ആണെങ്കിലും ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം 149 ആണെങ്കിലും ആരംഭ o2 മായി താരതമ്യം ചെയ്യുമ്പോൾ താഴ്ന്നതാണ് നിങ്ങൾ o2-ൽ കാണുന്ന ബോണ്ട് ദൂരം താരതമ്യം ചെയ്യുമ്പോൾ അത് 121

പിക്കോമീറ്ററാണ്, ഇപ്പോൾ 2 ഇലക്ട്രോൺ നൽകിയതിന് ശേഷം ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം 149 ആയി വർദ്ധിക്കുന്നു, കാരണം ആന്റിബോണ്ടിംഗ് ഓർബിറ്റൽ ബോണ്ട് നീളത്തിൽ ഇലക്ട്രോണുകൾ ചേർക്കുമ്പോഴെല്ലാം ആന്റിബോണ്ടിംഗ് ഓർബിറ്റലിലേക്ക് ഇലക്ട്രോണുകൾ ചേർക്കപ്പെടുന്നു ബോണ്ട് ഓർഡർ കുറയുമ്പോൾ ബോണ്ട് ഓർഡർ കുറയുന്നു, ബോണ്ട് ഓർഡർ കുറയുമ്പോൾ നീളം വർദ്ധിക്കുന്നു നീളം വർദ്ധിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാൻ കഴിയും ബോണ്ട് ഓർഡർ രണ്ട് ബോണ്ട് ഓർഡർ ഒന്ന് ഓകെ അതിനാൽ ബോണ്ട് ഓർഡർ കൂടുതലാകുമ്പോൾ ബോണ്ട് ഓർഡർ ശരിയാണ് അതിന്റെ നീളം ശരിയാണ് 121 ശരി ബോണ്ട് ഓർഡർ 1 ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം കൂട്ടുകയോ കുറയുകയോ ചെയ്യുമ്പോൾ അത് 149 ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് o2 മൈനസ് സൂപ്പർഓക്സൈഡ് ഉണ്ടോ എന്ന് നോക്കാം, നിങ്ങൾ ഒരു ബൂം ഗോ മൈനസിലേക്ക് പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഒരു ഇലക്ട്രോൺ കൂടി പോകും. ഒരു ഇലക്ട്രോൺ മൈനസ് എന്നാൽ ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ഇവിടെ ശരിയാകും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഓ യ്ക്ക് മൈനസ് ബോണ്ട് ഓർഡറിന് തുല്യമായ ആറ് മൈനസ് ഇലക്ട്രോണിന്റെ ആന്റിബോണ്ടിംഗ് ഓർബിറ്റലിൽ മൂന്ന് രണ്ട് കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ തുല്യമാണ് thr ee രണ്ടിന് തുല്യമായ ഒരു പോയിന്റ് അഞ്ച് ശരി, അതിനാൽ ഈ കേസിൽ ഒ രണ്ട് മൈനസ് ബോണ്ട് ഓർഡർ ഒരു പോയിന്റ് അഞ്ചിന് തുല്യമാണ്, വോൾവോ ദൂരം 126 പിക്കോമീറ്റർ ആണെന്ന് കണ്ടെത്തി അതുപോലെ നിങ്ങൾക്ക് ഓകെ o2 പ്ലസ് ഉണ്ടായിരിക്കാം, അതായത് ഓകെ ഇലക്ട്രോണുകൾ നീക്കം ചെയ്യപ്പെടും o2-ൽ നിന്ന് ഏത് ഇലക്ട്രോണാണ് ഉയർന്ന ഊർജ്ജ നിലയിലുള്ള ഇലക്ട്രോണിനെ അകറ്റുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ o രണ്ട് തന്മാത്രയെ o രണ്ട് പ്ലസ് തന്മാത്രയെ o രണ്ട് പ്ലസ് തന്മാത്ര ആക്കണമെങ്കിൽ, അതായത് o രണ്ടിനെ അപേക്ഷിച്ച് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ കുറവാണ്, അങ്ങനെ ഏത് ഇലക്ട്രോൺ പോകും ഇതാണെങ്കിൽ ഈ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഈ ഇലക്ട്രോണിൽ ഏതെങ്കിലും ഒന്ന് പോകും , കാരണം അവ ജീർണിച്ച ഇലക്ട്രോണിൽ ഒന്ന് പോകും, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ബോണ്ട് ക്രമം കണക്കാക്കാം, ആറ് മൈനസ് ഒന്ന്, അഞ്ച് രണ്ട്, ബോണ്ട് ഓർഡർ 2.5 ശരിയാകും o2 ബോണ്ട് ക്രമം ok 6 മൈനസ് ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം അവയിലുണ്ട്, കൂടാതെ ബോണ്ടിംഗ് ഓർബിറ്റൽ 1 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ 2 5 കൊണ്ട് 2 കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ രണ്ട് പോയിന്റ് അഞ്ച് ആണ് ബോണ്ട് ഓർഡർ, തുടർന്ന് o രണ്ടിൽ തുല്യമായ ദൂരം ഇപ്പോൾ ഒരു പിക്കോമീറ്റർ ആണ്. ഞാൻ സംഗ്രഹിക്കാൻ പോകുന്നു അവ ശരിയാക്കുക, ഇപ്പോൾ ശരി, അതിനാൽ ഞാൻ അവയെ സംഗ്രഹിച്ചാൽ ഏറ്റവും ഉയർന്ന ബോണ്ട് ഓർഡർ o2 ഓകെ, o2 പ്ലസ് ആണ് ഏറ്റവും ഉയർന്ന ബോണ്ട് ഓർഡർ ഉള്ളത്, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് നിങ്ങളുടെ o2 ഉണ്ട്, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് o2 മൈനസ് ഉണ്ട്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് o2 2 മൈനസ് ഓകെ ഉണ്ട് ബോണ്ട് ഓർഡർ ശരിയാണ്, ഇവിടെ ഇത് 2.5 ആണ്, ഇവിടെ ഇത് 2 ആണ്, ഇവിടെ ഇത് 1.5 ആണ്, ഇത് 1 മാത്രമാണ് , നിങ്ങൾ നോക്കിയാൽ ബോണ്ട് നീളം ശരി, ഇത് 1 1 2 ഇത് 121 126 ഇത് 149 പിക്കോമീറ്ററാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവ തമ്മിലുള്ള ബന്ധം നിരീക്ഷിക്കാൻ കഴിയും ബോണ്ട് ഓർഡറും ബോണ്ട് ദൈർഘ്യവും ശരി അങ്ങനെ ബോണ്ട് ഓർഡർ ബോണ്ട് വർദ്ധിപ്പിക്കുന്നു ശരി അങ്ങനെ അത് കൂടുന്നതിനനുസരിച്ച് ഇത് ബോണ്ടിന്റെ നീളം കുറയുന്നു, അങ്ങനെ കുറയുമ്പോൾ ഇത് വർദ്ധിക്കുന്നു, ഓകെ വർദ്ധിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് കുറയുന്നു ഓകെ ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം കുറയുന്നു, അതിനാൽ ബോണ്ട് ഓർഡർ വർദ്ധിക്കുമ്പോൾ ബോണ്ട് നീളം കുറയുന്നു ഈ വഴി കാണിക്കുന്നത് പോലെ ഇതിൽ നീളം കുറയുന്നു , കൂടാതെ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാം o2 ബോണ്ട് ഓർഡർ ഓകെ ഓ ലേക്ക് പോയാൽ രണ്ട്, രണ്ട് മൈനസ് ബോണ്ട് ഓർഡർ ഒന്ന് ഇവിടെ ഇത് ഒരു പോയിന്റ് അഞ്ച് ആണ്, ഇത് രണ്ടിനും ഇടയിലാണ്. അതും നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാം ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം ഇവിടെ ഒരു നാൽപ്പത്തിയൊന്ന് നാൽപ്പത്തി ഒമ്പത് ബി ഓണ്ട് നീളം 121 1.5 രണ്ടിനും ഒന്നിനും ഇടയിലാണ്, അതുപോലെ തന്നെ ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം 121 നും 149 നും ഇടയിലാണ്, അതായത് 126 നിരീക്ഷിച്ച 126 പിക്കോമീറ്റർ അതിനാൽ ഇലക്ട്രോണുകൾ ചേർക്കുമ്പോൾ അത് o2 ന്റെ കാര്യത്തിൽ ഏറ്റവും ഉയർന്ന പരിക്രമണപഥങ്ങളിലേക്ക് പോകുമെന്ന് നിങ്ങൾ ഓർക്കണം. ആന്റിബോണ്ടിംഗ് ഓർബിറ്റൽ ബോണ്ട് ക്രമത്തിൽ ഇലക്ട്രോണുകൾ ചേർക്കുമ്പോൾ അത് ആന്റി-ബോണ്ടിംഗ് ഓർബിറ്റലിലേക്ക് പോകും, അതിനാൽ o2 ൽ നിന്ന് ഇലക്ട്രോണുകൾ നീക്കം ചെയ്യുമ്പോൾ അത് ഏറ്റവും ഉയർന്ന ഓർബിറ്റൽ ഇലക്ട്രോണാണ്, അതിനാൽ o2 ലെ ഏറ്റവും ഉയർന്ന പരിക്രമണം പൈ നക്ഷത്രമാകുമ്പോൾ അത് അങ്ങനെ മാറുന്നു പൈ സ്റ്റാർ ഓർബിറ്റലിൽ നിന്ന് ഇലക്ട്രോണുകൾ നീക്കം ചെയ്യപ്പെടുമ്പോൾ ഓർബിറ്റൽ ഓകെ, ബോണ്ട് ഓർഡർ വർദ്ധിക്കുന്നു , അതുകൊണ്ടാണ് ഒ2-ൽ ബോണ്ട് ഓർഡർ വർദ്ധിക്കുന്നത്, അതിനാലാണ് ഇലക്ട്രോണുകൾ അവസാനം ബേണിംഗ് ഓർബിറ്റൽ ബോണ്ട് ഓർഡർ കുറയുന്നത്, അതുകൊണ്ടാണ് ഒ മുതൽ 2 2 മൈനസ് ബോണ്ട് ഓർഡർ കുറയുന്നത് 1 ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം കൂടുതലാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഓർക്കണം പ്ലസ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് മൈനസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ മൈനസ് മൈനസ് എന്നാൽ ഇലക്ട്രോണിന്റെ കൂട്ടിച്ചേർക്കൽ പ്ലസ് എന്നാൽ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ വ്യവകലനം എന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ രണ്ട് തരം ഡയഗ്രമുകൾ ഉപയോഗിക്കണം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ato-യ്ക്ക് ah ഉപയോഗിക്കണമെങ്കിൽ ms lithium li-2 ഉം രണ്ട് ഉം നിങ്ങൾ ഈ തരത്തിലുള്ള ഡയഗ്രം ഓർബിറ്റൽ വൺനെസ് ഓർബിറ്റൽ ഉപയോഗിക്കണം , തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു 2s പരിക്രമണപഥം ഉണ്ട്, ഇത് 2s പരിക്രമണപഥം ഈ 2s പരിക്രമണ പരിക്രമണപഥം ശരിയാണ് അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ രണ്ട് s പരിക്രമണപഥം ഉണ്ട്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു s ഉം രണ്ടെണ്ണവും ഉണ്ട് ഭ്രമണപഥം, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു പരിക്രമണപഥമുണ്ട്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു പൈ പരിക്രമണമുണ്ട്, തുടർന്ന് ഒരു സിഗ്മ പരിക്രമണമുണ്ട്, അത് രണ്ട് പി പരിക്രമണപഥമാണ്, ഇത് രണ്ട് പി പരിക്രമണമാണ്, തുടർന്ന് അത് പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തുകയും പിൻവലിക്കുകയും ഇത് പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തുകയും ചെയ്യുന്നു. അതുപോലെ നിങ്ങൾ ഒരു രേഖ വരയ്ക്കണം, തുടർന്ന് ഒരു പൈ ഓർബിറ്റൽ പൈ സ്റ്റാർ ഓർബിറ്റൽ ഉണ്ട്, ഇപ്പോൾ ഇവിടെ ഒരു സിഗ്മാസ് ഓർബിറ്റൽ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ലി 2 മുതൽ n2 വരെയുള്ള തന്മാത്രകൾക്ക് ഉപകാരപ്രദമായ ഒരു ഡയഗ്രം ആണ് , നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാൻ കഴിയും.

സാധാരണയായി ഒരു സിഗ്മ സിഗ്മ സ്റ്റാർ ബീറ്റയുണ്ട്, എന്നാൽ സിഗ്മ ഓർബിറ്റലുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ പൈ ഓർബിറ്റൽ എനർജി ലെവൽ കുറവാണ്, ഇത് o മുതൽ രണ്ട് വരെയുള്ള തന്മാത്രകൾക്കുള്ള പൈ ഓർബിറ്റലിനെ അപേക്ഷിച്ച് ഊർജം കൂടുതലാണ്, നിങ്ങൾ ഈ ഡയഗ്രം ഉപയോഗിക്കേണ്ടതുണ്ട് രണ്ട് വർഷമാണ് ഇത് രണ്ട് വർഷങ്ങൾക്ക് ശേഷം നിങ്ങൾക്ക് ഒരു സിഗ്മ ഓർബിറ്റൽ രണ്ട് പി ഓർബിറ്റൽ രണ്ട് പി ഓർബിറ്റൽ ആൻ ഉണ്ട് d അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് പൈ ഓർബിറ്റൽ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു മോളിക്യുലാർ ഓർബിറ്റൽ ഡയഗ്രം ആണ് o22 ന് ഉപയോഗപ്രദമാകണം li മുതൽ n2 വരെ ഇത് നിങ്ങൾ മിക്സ് ചെയ്ത് ഉപയോഗിച്ചാൽ ഊർജ്ജ നില ഡയഗ്രം ആണ്, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ശരിയായ ഫലം ലഭിക്കില്ല, അപ്പോൾ നിങ്ങൾ ആകും പരമാഗ്നറ്റിക് തന്മാത്രകൾ ഡയമാഗ്നെറ്റിക് വ്യാസം പ്രവചിക്കുന്നു, തിരിച്ചും നന്ദി

Pruthor@IITK