സുപ്രഭാതം ഇന്നലെ ഞങ്ങൾ ഇലക്ട്രോണുകൾ വരയ്ക്കുമ്പോൾ ഇല ഡോട്ട് ഘടനകൾ വരയ്ക്കുന്നത് എങ്ങനെയെന്ന് കണ്ടു. നിങ്ങൾ ക്വാണ്ടം മെക്കാനിക്സിൽ പഠിക്കുന്ന ഇലക്ട്രോണുകളും ഒരു തരംഗമാകാം, അതിനാൽ ഇലകളുടെ ഡോട്ട് ഘടനകളെ കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ കൂടുതൽ കാണാൻ പോകുകയാണ്. അന്തരീക്ഷത്തിൽ വളരെ ചെറിയ അളവിൽ o3 ഉള്ള o2 ന്റെ ഒരു അലോട്രോപ്പാണ് ഇത്, എന്നാൽ അന്തരീക്ഷത്തിൽ ഉയർന്ന അളവിലും കൂടുതൽ അളവിലും ഇത് കാണപ്പെടുന്നു , എന്നാൽ താഴ്ന്ന അന്തരീക്ഷത്തിൽ അത് നമുക്ക് ദോഷമാണ് ചെയ്യുന്നത്. 03 യുടെ യഥാർത്ഥ ഘടന എന്താണെന്ന് ഞങ്ങൾ കാണാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ തന്മാത്രയ്ക്ക് ഇല ഡോട്ട് ഘടന എഴുതാം , അതിനാൽ പതിവുപോലെ നിങ്ങൾ എന്താണെന്ന് കണ്ടെത്തേണ്ടതുണ്ട് . വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിന്റെ ആകെ എണ്ണം ആദ്യം

അങ്ങനെ um ത്രീക്ക് തുല്യമായ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ ഓരോ ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിനും ആറിന് തുല്യമായ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിലേക്ക് തുല്യമാണ്, അത് 18 ന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ 18 വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ അടുത്ത ഘട്ടം അടുത്ത ഘട്ടം ഇവിടെ കേന്ദ്ര ആറ്റം തിരഞ്ഞെടുക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവിടെ ഒരേയൊരു തരം ആറ്റം മാത്രമേ ഉള്ളൂ, അതിനാൽ കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന്റെ അടിവശം ഓക്സിജൻ തന്നെ ആയിരിക്കണം, അതിനാൽ ആരാണ് ആ കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും ആറ്റത്തെ ആദ്യം ക്രമീകരിക്കുക , തുടർന്ന് ഒരൊറ്റ ബോണ്ട് വരയ്ക്കുക, അത് രണ്ട് സിംഗിൾ വരയ്ക്കുന്നു ബോണ്ടുകൾ നാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉപയോഗിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ മൊത്തം വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകളിൽ നിന്ന് ആ നാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ കുറയ്ക്കണം, അതിനാൽ ബാക്കിയുള്ള 14 ഇലക്ട്രോണുകൾക്ക് തുല്യമായ നാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഈ മൂന്ന് ആറ്റങ്ങൾക്കിടയിൽ ഈ 14 ഇലക്ട്രോണുകൾ വിതരണം ചെയ്യണം,

അങ്ങനെ ഓരോ ആറ്റവും എട്ട് തവണ ഇലക്ട്രോണുകൾ വീതമുള്ളതിനാൽ നമുക്ക് നോക്കാം. ഈ വഴി ഈ വഴി ഈ വഴി പിന്നെ ഈ വഴി ഈ വഴി ഇതുവരെ ഞങ്ങൾ ഉയർന്ന ഇലക്ട്രോൺ ഉപഭോഗം ബാക്കി രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ കേന്ദ്ര ആറ്റം ചേർക്കാൻ കഴിയും കാരണം താപ a ടോം ഇത് രണ്ടും ടെർമിനൽ ആറ്റമാണ്, ഞങ്ങൾ ഇതിനകം എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ നൽകിയതുപോലെ ഇപ്പോൾ ഓകെ നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ശേഷിക്കുന്ന രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ കൂടി കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് നൽകാം ശരി ഇപ്പോൾ നോക്കൂ . ഘടനയും അതിനുമുമ്പ് കണക്കാക്കിയ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുമായി പൊരുത്തപ്പെടണം, അതിനാൽ ഇവിടെ ആറ് മൂന്ന് ഒറ്റ ജോഡികളുണ്ട് , ആറ് ഇലക്ട്രോൺ മൂന്ന് ലോൺ ജോഡി ആറ് ഇലക്ട്രോൺ ഒരു ഒറ്റ ജോഡി, അതായത് 12 6 പ്ലസ് 6 12 പ്ലസ് 2 14, തുടർന്ന് രണ്ട് ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണുകൾ

അങ്ങനെ um 14 അതായത് 16, ഇത് 18 ആണ്, അപ്പോൾ ആകെ സംഖ്യ 18 ആയി വരുന്നു, അതിനാൽ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം അതിന് നൽകിയിരിക്കുന്നു, അത് നോക്കിയാൽ മുമ്പ് കണക്കാക്കിയ കാര്യവുമായി ഇത് പൊരുത്തപ്പെടുന്നു . ആറ്റങ്ങൾ um octet നേടിയോ അല്ലയോ അത് ടെർമിനൽ ആറ്റങ്ങൾ മാത്രമല്ല um octet കൈവരിക്കുന്നു, അതായത് എട്ട് എണ്ണം ഇലക്ട്രോണുകൾ ചുറ്റും ഉണ്ട്, ആ താപ ആറ്റത്തിന് ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ കേന്ദ്ര ആറ്റം നോക്കിയാൽ അതിന് ആറ് ഇലക്ട്രോണുകൾ മാത്രമേ ഉള്ളൂ ഇവിടെ രണ്ട് രണ്ടാണ് ഇവിടെ രണ്ട്, ആറ് ഇലക്ട്രോൺ, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ചെയ്യാൻ കഴിയുന്നത് തൊട്ടടുത്തുള്ള ആറ്റത്തിൽ കിടക്കുന്ന ഉമ്മയിലെ ഏക ജോഡിയെ ആ കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യുക എന്നതാണ്,

അങ്ങനെ വരച്ചുകൊണ്ട് നിങ്ങൾക്ക് ചെയ്യാൻ കഴിയും, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് o ഡബിൾ ബോണ്ട് o എഴുതാം സിംഗിൾ ബോണ്ട് സിംഗിൾ ബോണ്ട്

അങ്ങനെ നിങ്ങൾ ഒരു ജോടി ഇലക്ട്രോൺ ഉള്ളതിനാൽ ഈ ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിലേക്ക് വലിച്ചിഴക്കപ്പെട്ടതിനാൽ രണ്ട് ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾ മാത്രമേ അവശേഷിക്കുന്നുള്ളൂ, നിങ്ങൾക്ക് ഇതുപോലെ വരയ്ക്കാം, തുടർന്ന് ഈ ഒറ്റ ജോഡി ഇവിടെ നിലനിർത്തി ഇവ നിലനിർത്താം കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് ചുറ്റുമുള്ള ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം നിങ്ങൾ ഇപ്പോൾ കണക്കാക്കിയാൽ, അത് എട്ട് ആണ്, കാരണം രണ്ട് രണ്ട് രണ്ട് എട്ട് ഇപ്പോൾ ഏകദേശം ഈ ഒരു എട്ട് ഏകദേശം ഈ ഒന്ന് എട്ട് ആണ്, ഇതാണ് ഏറ്റവും അനുയോജ്യം, അതിനാൽ ഇതാണ് യഥാർത്ഥ ജീവിത ഘടന, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഇതാണ്. ലീവ് ഘടന വരച്ചിരിക്കുന്നത് ഇതാണ് ലീവ് ഈസ് ഡോട്ട് സ്ട്രക്ചർ എന്ന് നിങ്ങൾക്ക് വിളിക്കാം ഡോട്ട് സ്ട്രക്ചർ അല്ലെങ്കിൽ ലീവ് സ്ട്രക്ച്ചറുകൾ സ്ട്രക്ച്ചറുകൾ വിടുക എന്നത് ഞാൻ ചെയ്യ അതേ രീതിയിൽ തന്നെ ഒരു ജോഡി ഇലക്ട്രോണിനെ എയിൽ നിന്ന് വലിച്ചെടുക്കുന്നു ഇടതുവശത്ത് കിടക്കുന്ന ടോം വലതുവശത്തുള്ള ആറ്റത്തിനും ഇതേ രീതിയിൽ ചെയ്യാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഒറ്റ ജോടി ഇലക്ട്രോൺ um വലിച്ചെടുത്ത് ഇരട്ട ബോണ്ടാക്കി മാറ്റാം, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഈ തരത്തിലുള്ള ഒരു ഘടന വരയ്ക്കാം . oo പിന്നെ ഇരട്ട ബോണ്ട് അല്ലെങ്കിൽ രണ്ട് ഒറ്റ ജോഡി രണ്ട് ഒറ്റ ജോഡി, പിന്നെ ഇവിടെ ഇത് മൂന്ന് ആണ്, കാരണം നിങ്ങൾ ഇത് മാത്രം വലിച്ചു, ഇത് രണ്ടും അതേപടി തുടരുന്നു, ഏഴ് ഉണ്ട്, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഓരോ ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിനും ചുറ്റുമുള്ള ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം കാണാൻ കഴിയും. എട്ട് ഇവിടെ എട്ട്, ഇവിടെ വീണ്ടും ഇത് എട്ട്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇത് നോക്കുകയാണെങ്കിൽ ഈ രണ്ട് ഘടനകളും ഘടനാപരമായിരിക്കുന്നു , ഉദാഹരണത്തിന് ഇത് ഘടനയാണ്, ഇതാണ് ഘടന b രണ്ട് ഘടനകളും തുല്യമാണ്, കാരണം അവ ശരിയായ അവധി ഘടനകളാണ്, എന്നിരുന്നാലും യഥാർത്ഥ ഘടന എന്താണ് എന്നതാണ് ചോദ്യം o3 യ്ക്ക് അത് അഭിസംബോധന ചെയ്യേണ്ട ഒരു ചോദ്യമാണ്, അതിനാൽ ഈ രണ്ട് ഘടനകളും ഇലക്ട്രോണുകളുടെ അലോക്കേഷനിൽ മാത്രം വ്യത്യാസപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു, അതായത് വലതുവശത്ത് നിങ്ങൾ ഒരു ഘടനയ്ക്ക് മറ്റൊരു ഘടനയ്ക്ക് കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോൺ നൽകുന്നു. നിങ്ങൾ കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ അവകാശങ്ങൾ വലതുവശത്താണ് നൽകുന്നത്, അതനുസരിച്ച് ബോണ്ട് പാറ്റേൺ മാറും, അതിനാൽ ഈ രണ്ട് ഘടനകളും ഇലക്ട്രോണിന്റെ അലോക്കേഷനിൽ മാത്രമേ വ്യത്യാസമുള്ളൂ , അത് ഒരു ഇലക്ട്രോണോ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണോ ആകാം, എന്നാൽ ഇലക്ട്രോണിന്റെ

അലോക്കേഷൻ മാറ്റുമ്പോൾ അവ വ്യത്യാസപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു . പാറ്റേൺ മാറും, പക്ഷേ അവ ലെവി ഘടനയാണ്, അതിനാൽ ഈ രണ്ട് വിഭാഗങ്ങളെയും ഞാൻ ഇപ്പോൾ ഇതിനെ അനുരണന ഘടനകൾ എന്ന് വിളിക്കാൻ പോകുന്നു, ശരി ഈ രണ്ട് ഘടനകളും ശരിയായ അവധി ഘടനകളാണ്, എന്നാൽ യഥാർത്ഥ ഘടന ഇതല്ല, അതിനാൽ ഈ രണ്ട് ഘടനകളെയും അനുരണന ഘടനകൾ എന്ന് വിളിക്കാം. ഈ തരത്തിലുള്ള ഇരട്ട മുനയുള്ള അമ്പടയാളങ്ങൾ പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നത്, നിങ്ങൾക്ക് ഇതിനെ വിളിക്കാം, അതിനാൽ ഈ രണ്ട് ഘടനകളും തുല്യമാണ്, കൂടാതെ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണത്തിൽ മാത്രം വ്യത്യാസമുള്ളതിനാൽ പരസ്പരം ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഇവയെ പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നു. ഡബിൾ ഹെഡഡ് ഡബിൾ ഹെഡഡ് അല്ലെങ്കിൽ ഡബിൾ പോയിന്റഡ് അമ്പുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്ന തരം അമ്പടയാളം, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ചോദ്യം ഇതാണ് ഞാൻ ശരിയാണ്, ഇതാണ് യഥാർത്ഥ ഘടന ആ o3 യുടെ ശരിയായ ഘടനയാണോ അതോ ഇതാണോ ശരിയായ ഘടനയാണോ യഥാർത്ഥത്തിൽ അവയൊന്നും ശരിയായ ഘടനയല്ല, അതിശയിപ്പിക്കുന്നതാണ് യഥാർത്ഥ ഘടന എന്താണ്, അപ്പോൾ നമുക്ക് ചോദിക്കാനുള്ള ചോദ്യം യഥാർത്ഥ ഘടനയാണ് ഈ രണ്ട് വിഭാഗങ്ങളുടെയും ഒരു മിശ്രിത ഘടന യഥാർത്ഥത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു അനുരണന ഹൈബ്രിഡ് ഘടന നൽകുന്നതിന് എ, ബി എന്നിവ കലർന്നതാണ്, അതിനാൽ മിശ്രിത ഘടന ഇതുപോലെ എഴുതാം , ഓകെ ബ്ലെൻഡഡ് ഘടന ഒരു ഡോട്ട് രേഖയെ
പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നു, അതിനാൽ മൂന്ന് ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തെ പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നത് നിങ്ങൾക്ക് കാണാം ഒരൊറ്റ ബോണ്ട്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഡോട്ട് ഇട്ട രേഖയുണ്ട്, അത് ഒരു ഭാഗിക ബോണ്ട് ശരി ഭാഗിക ബോണ്ട് എന്ന് സൂചിപ്പിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ ഘടനയെ റെസൊണൻസ് ഹൈബ്രിഡ് ഘടന എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഈ ഘടനയെ ഈ രണ്ട് ഈ രണ്ട് ഘടനകളെയും വിളിക്കാം , ഇത് യഥാർത്ഥത്തിൽ a, b എന്നിവയും ആകാം. കാനോനിക്കൽ സ്ട്രക്ച്ചറുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനർത്ഥം ഇവയാണ് ഇവയാണ്, സാങ്കൽപ്പിക ഘടനകളാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ സങ്കൽപ്പിക്കുന്നു ഇ ഘടന യഥാർത്ഥ ഘടന മനസ്സിലാക്കാൻ, അതിനാൽ അത് നിലവിലുള്ള ഘടനയല്ല, അതിനാൽ സമുദ്രത്തിന് ഈ ഘടനയോ അല്ലെങ്കിൽ ഈ ഘടനയോ അതിന്റെ യഥാർത്ഥ ഘടനയോ ഉള്ള ഒരു ഘടനയും യാഥാർത്ഥ്യത്തിൽ ഒരിക്കലും നിലവിലില്ല എന്നത് ഓർമ്മിക്കേണ്ടതാണ്. അതിന്റെ യഥാർത്ഥ ഘടന ഈ രണ്ട് ഘടനകളുടെയും ഒരു അനുരണന സങ്കരമാണ്, കാരണം ഇവിടെയുള്ള ആശയം അനുരണനം അല്ലെങ്കിൽ കാനോനിക്കൽ ഘടനയാണ്, കാരണം നിങ്ങൾ ഒരു ലെവൽ വരച്ചാൽ ആ ഘടനയാണ് യഥാർത്ഥ ഘടന ശരിയായി പറയുന്നത് . o3 യുടെ യഥാർത്ഥ ഗ്രൗണ്ട് സ്റ്റേറ്റ് ഇലക്ട്രോണിക് വശത്തിന്റെ യഥാർത്ഥ ഇലക്ട്രോണിക് അവസ്ഥ എന്നാൽ നിങ്ങൾ ഈ രണ്ട് ഘടനകളും സംയോജിപ്പിച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു um ഹൈബ്രിഡ് ഘടന ലഭിക്കും, അത് ഓകെ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , ഇത് അബദ്ധത്തിൽ നിരീക്ഷിക്കപ്പെട്ട ബോണ്ട് ദൂരങ്ങളെക്കുറിച്ച് കൂടുതൽ മികച്ച വിശദീകരണം നൽകുന്നു. നിങ്ങൾ ഈ ഘടനകളിലൂടെ പോകുകയാണെങ്കിൽ ശരിയാണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണും ഈ ഘടനയിലൂടെ പോകുകയാണെങ്കിൽ ഒരു ഇരട്ട ബോണ്ട് ഉണ്ടായിരിക്കണം ഇവിടെ ഒരൊറ്റ ബോണ്ട് ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഒരൊറ്റ ബോണ്ട് ദൂരവുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇരട്ട ബോണ്ട് ദൂരം കുറവാണ്, അതിനാൽ യാദൃശ്ചികമായി നിരീക്ഷിച്ചത് ഓ ത്രീ അല്ലെങ്കിൽ മൂന്ന് ഓവർ ദൂരം 128 പിക്കോമീറ്ററിന് തുല്യമാണ് ഇരട്ട ബോണ്ട് ദൂരം 121 പിക്കോമീറ്ററിന് തുല്യമാണ്, ഇപ്പോൾ o3 ലെ മികച്ച നിരീക്ഷണ ഓവർബൗണ്ട് ദൂരം ഈ രണ്ട് മൂല്യങ്ങൾക്കിടയിലുള്ള 128 പിക്കോമീറ്ററാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരൊറ്റ ബോണ്ടല്ല, ഇരട്ട ബോണ്ടല്ല, അതിനിടയിലാണ് ഇത് ശരിയാണ് ബോണ്ട് ഓർഡർ എന്നത് ബോണ്ട് ഓർഡറാണ് എന്ന ആശയം ഞങ്ങൾ പിന്നീട് കാണും, അതിനാൽ ബോണ്ട് ഓർഡർ അത്ര പെട്ടെന്ന് ഒന്നരയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാം ഇത് ബോണ്ട് ഓർഡർ 1.5 ആണ് ബോണ്ട് ഓർഡർ 1.5 ആണ്, അതിനാലാണ് ഇത് ദൂരത്തിന് മുകളിലുള്ള ദൂരം 128 ആണ് പിക്കോമീറ്റർ ഇത് സിംഗിൾ ബോണ്ടോ ഇരട്ട ബോണ്ടോ അല്ല, ഇപ്പോൾ ഒരു കാര്യം കൂടി, ഞാൻ o3 യ്ക്ക് വരച്ചത് ഒരു രേഖീയ ഘടനയാണ്, ഈ ഘടന ലൂയിസ് ഡോട്ട് സ്ട്രക്റ്റിന്റെടത്തോളം ഈ രണ്ട് ഘടനകളും ശരിയാണ് ure ആശങ്കാകുലമാണ്, എന്നാൽ ഓ ത്രീയുടെ യഥാർത്ഥ ഘടന ഒരു രേഖീയമല്ല, അത് ഒരു വളവാണ്, അതിന്റെ ഘടന ഇപ്പോൾ
അങ്ങനെയാണ്, അതിനാൽ യഥാർത്ഥ ഘടന നിങ്ങൾക്ക് ഒരു തന്മാത്രയുടെ യഥാർത്ഥ ജ്യാമിതി ലഭിക്കില്ല, അത് ഘടനയുള്ള ഒരു ഇല വരച്ച് നിങ്ങൾക്ക് നേടാനാവില്ല. ഒറ്റപ്പെട്ട ജോഡി എവിടെയാണ് സ്ഥിതിചെയ്യുന്നത്, ഏത് പാറ്റേൺ ആണ് നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുക, എന്നാൽ നിങ്ങൾക്ക് ആ തന്മാത്രയുടെ ജ്യാമിതി എന്താണ് എന്ന് മാത്രമേ നൽകുന്നുള്ളൂ, ഉദാഹരണത്തിന് നിങ്ങൾ ആഹ് എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ മറ്റൊരു ഉദാഹരണം 4 മൈനസിന്റെ b ആണ്. വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം കണക്കാക്കുക, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഇല ഡോട്ട് ഘടന ചെയ്യാം, അത് ഇതുപോലെ വരും , തുടർന്ന് നിങ്ങൾ മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജ് ഇടണം, അതായത് സ്പീഷിസിന്റെ മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജ് ഇപ്പോൾ ഞാൻ ഇവിടെ വരച്ചത് ഒരു പ്ലാനർ ആണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും ഈ ടെട്രാഫ്ലൂറോബോറേറ്റിന്റെ തന്മാത്രയുടെ യഥാർത്ഥ ഘടന ഒരു ടെട്രാഹെഡ്രൽ ആണ്, ഇത് ഒരു പ്ലാനർ സർക്യൂട്ടാണ്, അതിനാൽ യഥാർത്ഥത്തിൽ ഇതൊരു ടെട്രാഹെഡ്രൽ ജ്യാമിതിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇഷ്ടപ്പെടാത്ത ലീവ് ഘടന യഥാർത്ഥ ഘടന എന്താണെന്ന് നൽകുന്നില്ല. t ആറ്റങ്ങളെ എങ്ങനെ ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു എന്നതിനെക്കുറിച്ചുള്ള വിവരങ്ങൾ നൽകുന്നു , ഒറ്റപ്പെട്ട ജോഡികൾ എവിടെയാണ്, അല്ലെങ്കിൽ മറ്റൊരു രീതിയിൽ പറഞ്ഞാൽ, നിങ്ങൾക്ക് അനുരണനമുള്ള ഘടനകൾ ലഭിക്കാൻ കഴിയുന്ന ഒരു ബോണ്ടിംഗ് പാറ്റേൺ ആണ്. മൈനസ് പതിവുപോലെ നിങ്ങൾക്ക് വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം കണക്കാക്കാം n പ്ലസ് ത്രീ ഓ ഓകെ 3 ഒ പ്ലസ് മൈനസ് 1 മൈനസ് 1 ന് നിങ്ങൾ 1 ഇലക്ട്രോണുകൾ ചേർക്കണം, അതിനാൽ ഒരു സ്പീഷിസിൽ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് ഉണ്ടാകുമ്പോഴെല്ലാം അത് ഓർമ്മിക്കേണ്ടതാണ്. നെഗറ്റീവ് ചാർജ് ഉള്ളപ്പോഴെല്ലാം ഒരു ഇലക്ട്രോൺ കുറവായിരിക്കും എന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് , യഥാർത്ഥ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിലേക്ക് ചേർക്കേണ്ട ഒരു ഇലക്ട്രോൺ കൂടുതലാണ്, അതിനാൽ no3 മൈനസ് ഓകെ മൈനസ് എന്നാൽ മൊത്തം വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ എണ്ണത്തിൽ ചേർക്കേണ്ട ഒരു ഇലക്ട്രോൺ എന്നാണ്

അർത്ഥമാക്കുന്നത്. പതിവുപോലെ നൈട്രജന്റെ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ 5 പ്ലസ് 3 ആണ് ഓക്സിജന്റെ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ 6 പ്ലസ് 1 ശരിയാണ്, അത് കൃത്യമായി വരുന്നത് 21
അങ്ങനെ അതെ 18 19
അങ്ങനെ 24 ഇലക്ട്രോണുകൾ
അങ്ങനെ 24 വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ പുറത്തുവന്നു. ഈ നൈട്രജൻ തന്മാത്ര no3 മൈനസിന് ചുറ്റും ക്രമീകരിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് സാധാരണ പോലെ ഒരു ഘടന വരയ്ക്കാം, അതിനാൽ മൂന്ന് സിംഗിൾ ബോണ്ടുകൾ എഴുതാൻ ആറ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉപയോഗിക്കുന്നു, അതിനാൽ ആറ് മൈനസ് ആറ് അത് നൽകുന്നു, അതിനാൽ പതിനെട്ട് വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോണിനെ തൂക്കമുള്ള ഇലക്ട്രോൺ വിതരണം ചെയ്യാൻ കഴിയും. ടെർമിനൽ um ആറ്റങ്ങൾ അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക്
അങ്ങനെ കാണാം ഇപ്പോൾ ആറ് ആറ് ആറ് പതിനെട്ട് ഉണ്ട്, എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ അവസാനിച്ചു, അപ്പോൾ നിങ്ങൾ നൈട്രജൻ ആറ്റമായ സെൻട്രൽ ആറ്റം നോക്കിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജിന്റെ മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജ് നൽകണം . ഒക്റ്ററ്റ് ലഭിച്ചില്ല എങ്കിൽ നിങ്ങൾ ചെയ്യേണ്ടത് ഒറ്റ ജോഡിയെ ഒരു ഇരട്ട ബോണ്ടാക്കി മാറ്റുക എന്നതാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ ഒറ്റ ജോഡി ഇങ്ങോട്ട് വലിക്കുക, തുടർന്ന് ഇവിടെ നൈട്രജൻ ഓ ശരി ഡബിൾ ബോണ്ട് കാണുക ഓ ശരി, അതിനാൽ ഒരു ഒറ്റ ജോഡി വലിച്ചതിന് ശേഷം അതിന് മാത്രമേ ഉള്ളൂ ഇവിടെ അവശേഷിക്കുന്ന രണ്ട് ഒറ്റ ജോഡികൾ ഇവിടെ അത്തരത്തിലുള്ള ഒന്നും സംഭവിച്ചില്ല, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജ് മൈനസ് ഇട്ടാൽ ശരി എന്ന് എഴുതാം, നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഒറ്റ ജോഡി വലിക്കാം , നിങ്ങൾ സി നൈട്രജൻ ആറ്റം ഇലക്ട്രോണുകൾക്ക് നൽകാൻ ഈ ഒറ്റ ജോഡി വലിക്കാവുന്നതാണ് , മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജും നെഗറ്റീവ് ആണ്. no3 മൈനസ്, അതായത്, ഈ മൂന്ന് ഘടനകളെ അനുരണന ഘടനകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , അവ ഇരട്ട പോയിന്റുള്ള അമ്പുകളാൽ പ്രതിനിധീകരിക്കാൻ കഴിയും , ചില ഘടനയുണ്ട്, അനുരണന ഹൈബ്രിഡ് ഘടന ഇതാണ് , ഇത് ഒരു ഡോട്ട് രേഖയായി കാണിക്കുന്നു, മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജ് നെഗറ്റീവ് ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അത് കാണാൻ കഴിയും ഇരട്ട ബോണ്ട് ഇവിടെയോ ഇവിടെയോ ഇവിടെയോ ആകാം അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾ ഇത് എടുത്താൽ ശരി ഡബിൾ ബോണ്ട് ഇവിടെ ആകാം അത് ഇവിടെ ആവാം അതിനർത്ഥം മൂന്ന് ഘടനകളും തുല്യമാണെന്നും അവ യഥാർത്ഥ ഗ്രൗണ്ട് സ്റ്റേറ്റ് ഇലക്ട്രോണിക് നില no3 മൈനസിലേക്ക് സംഭാവന ചെയ്യുന്നുവെന്നും അർത്ഥമാക്കുന്നു അതുകൊണ്ടാണ് ഈ ഘടനകൾ അനുരണന ഘടനയോ കാനോനിക്കൽ ഘടനയോ സാങ്കൽപ്പിക ഘടനയോ എന്ന് നിങ്ങൾക്ക് പറയാൻ കഴിയും , കാരണം ഞങ്ങൾ ഘടനയെ അടിവരയിലേക്കാണ് രൂപകൽപ്പന ചെയ്തിരിക്കുന്നത് യഥാർത്ഥ ഘടനയെ സമന്വയിപ്പിക്കുക, അതുകൊണ്ടാണ് ഇത് സാങ്കൽപ്പിക ഘടനകളാകുന്നത്, പക്ഷേ അത് ഒരു സമയത്തും മൂന്ന് മൈനസ് ഉണ്ടായിരുന്നില്ല എന്നത് നിങ്ങൾ ഓർമ്മിക്കേണ്ടതാണ്, എന്നാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ക്വാണ്ടം മെക്കാനിക്സിലേക്ക് പോയാൽ മാത്രമേ യഥാർത്ഥ ഇലക്ട്രോണിക് ഘടന മനസ്സിലാക്കാൻ ഇത് ഉപയോഗിക്കൂ. no3 മൈനസിന്റെ യഥാർത്ഥ ഘടന ഉം എന്നത് ഈ ഘടനയുടെ സംയോജനമാണ്, ഈ ഘടനയുടെ ഈ ഘടനയുടെ വേവ് ഫംഗ്ഷനും ഈ ഘടനയുടെ വേവ് ഫംഗ്ഷനും ഈ ഘടനയുടെ വേവ് ഫംഗ്ഷനും , അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഉം നെറ്റ് വേവ് ഫംഗ്ഷനും അതിന്റെ വേവ് ഫംഗ്ഷനും ലഭിക്കും. സംഭാവന ചെയ്യുന്ന ഘടനകളെ അപേക്ഷിച്ച് ഊർജ്ജം കുറവായിരിക്കും, അതിനാൽ ഈ ഘടനകളെ സംഭാവന ചെയ്യുന്ന ഘടന എന്നും വിളിക്കുന്നു, അത് യഥാർത്ഥ ഉം ഘടനയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു , എല്ലാ അനുരണന ഘടനകളും തുല്യമായി സംഭാവന നൽകേണ്ടതില്ല, ചിലത് കൂടുതൽ സംഭാവന ചെയ്തേക്കാം. എന്നാൽ അവ യഥാർത്ഥ ഘടനയിലേക്ക് ഒരു പരിധിവരെ സംഭാവന ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ അതിനെ ആശ്രയിച്ച് ഒരാൾക്ക് കണ്ടെത്താനാകും ക്വാണ്ടം മെക്കാനിക്സ് അതിനാൽ ഇവയെല്ലാം യഥാർത്ഥ ഇലക്ട്രോണിക് ഗ്രൗണ്ട് സ്റ്റേറ്റ് ഘടനയെ മനസ്സിലാക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്ന യഥാർത്ഥ ഘടനയ്ക്ക് സംഭാവന നൽകുന്നു അല്ലെങ്കിൽ ഇത് ഒരു ശരീരമല്ല , അതിനിടയിലാണ് ഞങ്ങൾ മുമ്പ് ഇതേ രീതിയിൽ കണ്ടത്, അതിനാൽ മറ്റൊരു പ്രധാന കാര്യം , നിങ്ങൾ ഈ തന്മാത്രയോ ഇതിലേതെങ്കിലും ശരിയോ എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ ഇപ്പോൾ ഒരു ഔപചാരിക ചാർജുകൾ നൽകണം. ഔപചാരിക ചാർജുകൾ എങ്ങനെ നിയോഗിക്കാം, വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണത്തിന് തുല്യമായ ഔപചാരിക ചാർജ് എഫ്സി , പങ്കിടാത്ത ജോഡിയിലെ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം മൈനസ്, ബോണ്ടിംഗ് ജോഡികളിലെ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ മൈനസ്, രണ്ടായി ഹരിച്ചാൽ അത് വളരെ പ്രധാനമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആദ്യം എന്താണ് കണ്ടെത്തേണ്ടതെന്ന് ഇവിടെ എടുക്കുക . ആറ്റത്തിന്റെ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ, ഒരു ആറ്റത്തിന്റെ ഔപചാരിക ചാർജ്ജ് എന്താണ് എന്ന് നിങ്ങൾക്ക് നൽകണമെന്ന് കരുതുക, അപ്പോൾ നിങ്ങൾ ആദ്യം നമ്മൾ എല്ലാവരും വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ എടുക്കണം. വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിനെക്കുറിച്ച് ആശങ്കയുണ്ട്, കാരണം ആ ഇലക്ട്രോണുകൾ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളിൽ ഏർപ്പെട്ടിരിക്കുന്നതിനാൽ ആ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾക്ക് ഉത്തരവാദികളാണ്, അതിനാൽ അതിന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തനം വരുന്നു, നമുക്ക് കൂടുതൽ കുഴപ്പമില്ല വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിനെക്കുറിച്ച് നമുക്ക് ആശങ്കയില്ല. ഉള്ളിൽ കിടക്കുന്നത് അവയിൽ ഉൾപ്പെട്ടിട്ടില്ല, പക്ഷേ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിനെക്കുറിച്ച് ഞങ്ങൾക്ക് ആശങ്കയുണ്ട്, കാരണം പുതിയ ബോണ്ടുകൾ അല്ലെങ്കിൽ ബോണ്ടുകളുടെ പിളർപ്പുകൾക്ക് കാരണമാകുന്നവ ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഒറ്റ ജോഡികളിലുള്ള ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം കുറയ്ക്കുന്നതിൽ നിന്ന് നിങ്ങൾ നന്നായി തിരഞ്ഞെടുത്തു. അല്ലെങ്കിൽ അതിനെ അൺഷെയർഡ് ജോഡികൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, നിങ്ങളുടെ ഒറ്റ ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം രണ്ടല്ല ഒന്നല്ല , അതിനാലാണ് പങ്കിടാത്ത ജോഡികളിലെ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം, ബോണ്ടിംഗിലെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം മൈനസ് പാസ് ഓകെ , ഓരോ ബോണ്ടും ഉൾക്കൊള്ളുന്ന ഒരു ബോണ്ടിംഗ് ജോഡി ഉണ്ട്. രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ
അങ്ങനെ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകളെ രണ്ട് സംഖ്യ കൊണ്ട് ഹരിക്കണം ബോണ്ടിന്റെ രണ്ട്, സംഖ്യ

ഔപചാരിക ചാർജ് കണക്കാക്കുന്നതിനുള്ള ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം ഒന്ന് ശരിയാണ് ബോണ്ടുകളുടെ എണ്ണം മൂന്ന് , മൂന്ന് രണ്ട് തുല്യമായ ആറ് ആറ് ആറ് രണ്ട് കൊണ്ട് ഹരിച്ചാൽ മൂന്ന് നൽകുന്നു, അതിനാൽ മൂല്യം ഇവിടെയായിരിക്കും ഈ മൂല്യം അത് പോലെ മൂന്ന് ആയിരിക്കും. ഔപചാരിക ചാർജുകൾക്കുള്ള ചില കണക്കുകൂട്ടലുകൾ യഥാർത്ഥ ഘടന കാണുമ്പോൾ വളരെ വ്യക്തമാകും , ബോണ്ടുകൾ ശുദ്ധമായ കോവാലന്റ് ബോണ്ട് ആണെങ്കിൽ മാത്രമേ ഇത്തരത്തിലുള്ള ഔപചാരിക ചാർജ് കണക്കുകൂട്ടലുകൾ ബാധകമാകൂ. ആറ്റങ്ങളും അവയും തുല്യമായി വിതരണം ചെയ്യപ്പെടുന്നു , അസൈൻ ചെയ്ത ഒറ്റ ജോഡികൾ ആ പ്രത്യേക ആറ്റത്തിൽ മാത്രമേ സ്ഥിതി ചെയ്യുന്നുള്ളൂ, അതിനാൽ ഔപചാരിക ചാർജുകൾ കണക്കാക്കാൻ ഈ വ്യവസ്ഥകൾ ഉണ്ടായിരിക്കണം, അതിനാൽ അമോണിയ അമോണിയം കാറ്റേഷൻ എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ ഔപചാരിക ചാർജുകൾ എങ്ങനെ ചെയ്യാമെന്ന് കുറച്ച് ഉദാഹരണങ്ങൾ നോക്കാം. ഇപ്പോൾ ഹൈഡ്രജൻ ഈ ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ ബി വാതകം ഉള്ളത് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ മാത്രമാണ് , അതായത് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകളാൽ ഹൈഡ്രജൻ തൃപ്തിപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു കാരണം ഇതിന് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ മാത്രമേ ഉൾക്കൊള്ളാനുള്ള ശേഷിയുള്ളൂ, എന്നാൽ നൈട്രജന്റെ ചുറ്റും നൈട്രജൻ എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, രണ്ട് മൂന്ന് നാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ ശരിയാണ് , രണ്ട് എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ശരിയാണ്. ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റമാണോ അതോ നൈട്രജൻ ആറ്റം ആണോ, നൈട്രജൻ ആറ്റം ആണോ, നൈട്രജന്റെ ഔപചാരിക ചാർജ് കണക്കാക്കിയാൽ നമുക്ക് കണക്കാക്കാൻ കഴിയുന്ന ചാർജാണ് നൈട്രജൻ ഓകെ, നൈട്രജന്റെ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം നൈട്രജന്റെ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം ഫൈ മൈനസ് ആണെന്ന് കണ്ടെത്താനാകും. ഈ നൈട്രജൻ ആറ്റത്തിൽ ഒറ്റ ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകളോ പങ്കിടാത്ത ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകളോ ഇല്ല, അതിനാൽ ഇവിടെ പൂജ്യമാണ് , ബോണ്ടിംഗ് ജോഡികളിലെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ മൈനസ് സംഖ്യയെ രണ്ടായി ഹരിച്ചാൽ നൈട്രജന് ചുറ്റും നാല് ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ട്. ശരി, അതിനാൽ നാല് ബോണ്ടിംഗ് ജോഡികൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നാല് ബോണ്ടിംഗ് ജോഡികൾ അർത്ഥമാക്കുന്നത് നാലായി രണ്ടായി എട്ട് എട്ടിനെ രണ്ടായി ഹരിച്ചാൽ രണ്ടിന് തുല്യമായ നാല് ഓകെ വരുന്നു പ്ലസ് വൺ ആകണം , അതുകൊണ്ടാണ് നൈട്രജന്റെ ചാർജ് പ്ലസ് വൺ ആകുന്നത് എന്ന് ഞാൻ പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു, ഓർഗാനിക് പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾക്കുള്ള സംവിധാനം നിങ്ങൾ എഴുതുമ്പോൾ , ഔപചാരിക ചാർജുകൾ എങ്ങനെ കണക്കാക്കാം എന്നത് വളരെ പ്രധാനമാണ്, അല്ലാത്തപക്ഷം നിങ്ങൾ അവസാനിക്കും തെറ്റായ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ഇലക്ട്രോഫൈലിനെ ആക്രമിക്കുന്നു എന്ന ചിന്തയിൽ തെറ്റായിരിക്കാം. no3 മൈനസിന് അവിടെ മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജ് മൈനസ് ആണെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടെത്തി, എന്നാൽ നിങ്ങൾ അവയിലേതെങ്കിലും നോക്കുകയാണെങ്കിൽ ഡോട്ട് സ്ട്രക്ചറുകൾ വിടുക, ഉദാഹരണത്തിന് ഇവിടെ ഇപ്പോൾ ഇവിടെ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് ഇവിടെ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് ഇവിടെ മൂന്ന് ഒറ്റ ജോഡികൾ ഇവിടെയുണ്ട്. മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജുകൾ മൈനസ് ആണ്, എങ്ങനെയാണ് മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജുകൾ ഒരു മൈനസ് ആയി മാറിയത്, അത് ഞങ്ങൾക്ക് കണ്ടെത്താനാകും, അതിനാൽ മൊത്തത്തിലുള്ള ഔപചാരിക ചാർജ് m സമ്മേഷൻ ആണ്, നിങ്ങൾ ചില ഔപചാരികമായത് കാണുന്നു ഓരോ ആറ്റത്തിന്റെയും ചാർജ്ജുകൾ അങ്ങനെ നിങ്ങൾ ഓരോ ആറ്റത്തിനും ഔപചാരിക ചാർജ് കണക്കുകൂട്ടൽ നടത്തുകയാണെങ്കിൽ, നൈട്രജൻ കണക്കുകൂട്ടിയാൽ നൈട്രജന്റെ ഔപചാരിക ചാർജിന്റെ മൊത്തത്തിലുള്ള ഔപചാരിക ചാർജ് എത്രയാണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണും . ഒറ്റ ജോഡികളിലെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ നൈട്രജൻ ആറ്റം നമ്പർ ഒറ്റ ജോഡി ഇല്ല, അതിനർത്ഥം നിങ്ങൾക്ക് പൂജ്യം നൽകാമെന്നാണ്, അപ്പോൾ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം ഇവിടെ നാല് ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ട് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് ശരി അങ്ങനെ നാല് ബോണ്ടുകൾ അതായത് എട്ട് നാല് നാല് ബോണ്ടുകൾ നാല് ക്ഷമിക്കണം ഇവിടെ മൈനസ് ഓകെ ആയിരിക്കണം കാരണം മൈനസ് മൈനസ്

അങ്ങനെ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ മൈനസ് ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം പങ്കിടാത്ത ഇലക്ട്രോണുകളിൽ മൈനസ് ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം രണ്ടായി ഹരിച്ചാൽ നാല് ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ട്, അതായത് എട്ട് ഇലക്ട്രോണിനെ നാല് രണ്ടിന് തുല്യമായ നാലിൽ ഹരിച്ചാൽ അത് നൽകുന്നു. പ്ലസ് വണ്ണിന്റെ ചാർജ് ക്ഷമിക്കണം പ്ലസ് വണ്ണിന്റെ ചാർജ് ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് പ്ലസ് വണ്ണിന്റെ ചാർജ് ആണ് , ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിന്റെ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിന്റെ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിനായി നമുക്ക് ഒരു കണക്കുകൂട്ടൽ നടത്താം. ആറ് ഓകെ മൈനസ് ഒറ്റ ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം ഒറ്റ ജോഡികളിൽ മൂന്ന് ഒറ്റ ജോഡികൾ ഉണ്ട്,

അങ്ങനെ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ആറ് പിന്നെ ബോണ്ടിംഗിലെ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം രണ്ടായി ഹരിച്ചാൽ ഒരു ബോണ്ട് ഈ രണ്ട് ആറ്റങ്ങൾക്കിടയിൽ രണ്ട് ആറ്റങ്ങൾ പരിശോധിക്കുന്നു . ഈ ഓക്സിൻ ആറ്റത്തിന്റെ കണക്ക് നോക്കിയാൽ ഓക്സിൻ ആറ്റത്തിന് ആറ് മൈനസ് ലോൺ ജോഡി ഇലക്ട്രോൺ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് മൈനസ് ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം ഇവയാണ്. രണ്ട് ബോണ്ടുകൾ നാല് ഇലക്ട്രോൺ രണ്ട് രണ്ട് രണ്ട് ശരി അത് പൂജ്യത്തിന് തുല്യമാണ്, നിങ്ങൾ കണക്കുകൂട്ടിയാൽ ഇത് ഈ ആറ്റത്തിന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഉടൻ തന്നെ മൈനസ് 1 നൽകാം. ഇപ്പോൾ ഇവിടെ കുറച്ച് മൈനസ് ആണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാം, അതിനാൽ ഇവിടെ പൂജ്യം ഔപചാരിക ചാർജാണ് ഇവിടെ ചില മൈനസ് 1 ഇവിടെ മൈനസ് 1 ആണ്, നിങ്ങൾ അവയെ മൈനസ് 1 പ്ലസ് മൈനസ് 1 ഓകെ ചേർക്കുക, തുടർന്ന് പ്ലസ് 0 ഇവിടെ പ്ലസ് പ്ലസ് 1 ഓകെ മൈനസ് 1 മൈനസ് 1 0 പിന്നെ പ്ലസ് 1

അങ്ങനെ നിങ്ങൾക്ക് മൈനസ് 1 പ്ലസ് 1 കാണാനാകും, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ അവസാനിക്കും മൈനസ് 1 മാത്രം, അതുകൊണ്ടാണ് നമ്മൾ മൈനസ് 1 ക്ലിയർ ആക്കി, അതിനാൽ ഔപചാരിക ചാർജ് എന്താണെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടു, ഇനി നമുക്ക് മറ്റൊരു ഉദാഹരണം നോക്കാം ഇത് അൽപ്പം ബുദ്ധിമുട്ടുള്ള ഒന്നാണ്, n2o നിങ്ങൾക്ക് വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ 2 നെ n പ്ലസ് o ആയി കണക്കാക്കാം, അതായത് 2 മുതൽ 5 വരെ 6 വരെ ശരി അതിനാൽ 10-ൽ 2 പ്ലസ് 6 16 വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കേന്ദ്ര ആറ്റം

കണ്ടെത്താൻ കഴിയും ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് കൂടുതൽ ബോണ്ടിംഗ് കപ്പാസിറ്റി ഉള്ള ആറ്റമാണ് ബോണ്ടിംഗ് കപ്പാസിറ്റി ജോടിയാക്കാത്ത ഇലക്ട്രോണുകളുടെ സാന്നിധ്യത്തെ സൂചിപ്പിക്കുന്നു, അത് ഒരു ബോണ്ടിംഗ് കപ്പാസിറ്റിയാണ്, അതിനാൽ നൈട്രജൻ കേന്ദ്രമാണ് ആറ്റം കാരണം രണ്ട് നൈട്രജൻ ആറ്റങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലുമുണ്ടെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് നൈട്രജൻ നൈട്രജൻ നെയ്ത്ത് എന്ന് എഴുതാം , അതിനാൽ സെൻട്രൽ ആറ്റവുമായി ബന്ധിപ്പിക്കുന്നതിനോ ലിങ്ക് ചെയ്യുന്നതിനോ ഒരൊറ്റ ബോണ്ട് ഉണ്ടായിരിക്കണം, അതിനാൽ നാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ പോയിട്ട് നാല് ഇലക്ട്രോണുകൾക്ക് തുല്യമായ പന്ത്രണ്ട് വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിന് തുല്യമാണ്. ഈ ഉം തെർമൽ ആറ്റങ്ങൾക്ക് ചുറ്റും ടെർമിനൽ ആറ്റങ്ങൾ ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെ ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെ ഓകെ, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഈ ഓകെ ആയ ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം എണ്ണുക. us 6 12 പ്ലസ് 12 ഓകെ 12 14 16 എന്നത് ഒരു വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുമായി പൊരുത്തപ്പെടുന്നതിന് മുമ്പ് കണക്കാക്കിയതാണ്, എന്നാൽ ഈ നൈട്രജൻ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റുമുള്ള ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം നോക്കിയാൽ ഈ ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും ഇത് എട്ട് ആണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുന്നു, അത് ശരിയാണ്, പക്ഷേ എങ്കിൽ നിങ്ങൾ ഈ നൈട്രജന്റെ ചുറ്റുമുള്ള ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം നോക്കൂ, അത് ഇവിടെ നാലാണ്, അത് ഇവിടെ രണ്ടാണ് 12 അതിനാൽ 4 ഇലക്ട്രോണുകൾ മാത്രമാണ് അനുസരിക്കാത്തത്, അത് ഇപ്പോൾ ഇല ഒക്ടറ്റ് നിയമം അനുസരിക്കുന്നില്ല, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ചെയ്യേണ്ടത് നിങ്ങൾക്കുണ്ട് ഈ ഒറ്റപ്പെട്ട ജോഡി ഇങ്ങോട്ട് വലിച്ചിടാൻ നിങ്ങൾക്ക് റസ്റ്റോറന്റുകൾ മറ്റൊരു ഘടന പോലെ എഴുതാം, എന്നിട്ട് നോക്കൂ, അത് പോലെ എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ടോ എന്ന് ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇവിടെ കാണുന്നു , ഈ നൈട്രജന്റെ പ്രശ്നമില്ല, ഇപ്പോൾ ഇതിന് ഒരു പ്രശ്നവുമില്ല കാരണം എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് എന്നാൽ ഈ നൈട്രജൻ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും ആറ് ഇലക്ട്രോൺ മാത്രമേയുള്ളൂ, കാരണം രണ്ട് പ്ലസ് ടു പ്ലസ് ടു ആറ് ഇലക്ട്രോൺ അതിനർത്ഥം അടുത്തുള്ള ആറ്റത്തിൽ നിന്ന് എങ്ങനെയെങ്കിലും രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ കൂടി ആവശ്യമാണ്, അതിനാൽ അത് സന്തോഷമാകും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ എന്താണ് ഈ ഒറ്റ ജോഡിയെ ഇതിലേക്ക് വലിച്ചെറിയാൻ നിങ്ങളെ കൊണ്ടുപോകുക എന്നതാണ് ചെയ്യേണ്ടത്, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഇതുപോലെയുണ്ടാകും , ഈ ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും എട്ട് ഇലക്ട്രോൺ ഈ നൈട്രജൻ ആറ്റങ്ങൾക്ക് ചുറ്റും എട്ട് ഇലക്ട്രോൺ ഈ നൈട്രജൻ ആറ്റങ്ങൾക്ക് ചുറ്റും എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഇതാണ് ഒരു യഥാർത്ഥ ഈ യഥാർത്ഥ ലീവ് ഘടന ഇതാണ് ലീവ് ഘടന കേന്ദ്ര ആറ്റം ഒക്ടറ്റിലെത്തുമ്പോൾ ഇലകൾ എഴുതുന്നത് ഡോർട്ട് സക്ഷൻ അവസാനിച്ചു , ഈ ഘടന ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് കാണാം ഈ ഘടന നിങ്ങൾക്ക് മറ്റൊരു രീതിയിൽ എഴുതാം അതേ ഘടന എഴുതാം ഇവിടെ ഇതുപോലെ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോണുകളെ ഈ ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിലേക്ക് വലിക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇലക്ട്രോണിനെ ഇവിടെ വലിക്കുക, തുടർന്ന് ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഘടന ഇതുപോലെ എഴുതാം , ഞാൻ ഇതിനെ ഒരു അനുരണനമായി വിളിക്കാൻ പോകുന്നു ഘടന ശരിയാണ് , ഈ നൈട്രജൻ ആറ്റത്തിൽ നിന്ന് ഒരു ഒറ്റ ജോഡി എടുത്തുകളഞ്ഞതിന് ശേഷം ഇതിൽ ഒരു ജോഡി മാത്രമേയുള്ളൂ, തുടർന്ന് അത് ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടായി മാറുന്നു, തുടർന്ന് ഹൈഡ്രജനും പിന്നീട് അത് സിംഗിൾ ബോണ്ടായി മാറുന്നു, കാരണം th ഒറ്റ ജോഡി ആണോ സോറി ഈ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി അത് പോലെ ഒറ്റ ജോഡിയായി മാറിയിരിക്കുന്നു, ഇപ്പോഴും ഓരോ ആറ്റവും പങ്കിടുന്ന ഇലക്ട്രോണുകളുടെ ഘടന നോക്കിയാൽ എട്ട് ആണ്, ഇവിടെ എട്ട് ഇലക്ട്രോൺ രണ്ട് ഇവിടെ രണ്ട് രണ്ട് രണ്ട് എട്ട് നിങ്ങൾ ഈ നൈട്രജൻ ആറ്റത്തിലേക്ക് നോക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇവിടെ മൂന്ന് ബോണ്ട് മൂന്ന് ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ട്, ഒരു ബോണ്ടിൽ എട്ട് ഇവിടെ മൂന്ന് ഒറ്റ ജോഡികൾ ഒരു ബോണ്ടിംഗ് ജോഡി അങ്ങനെ എട്ട്, അതിനാൽ ഈ ഘടനയും ശരിയായ ഘടനയാണ് ഡോട്ട് ഘടന, നിങ്ങൾക്ക് ഏക ജോഡി ഇലക്ട്രോണിനെ എതിർ ദിശയിലേക്ക് വലിക്കാം നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ഇവിടെ വലിക്കാം, തുടർന്ന് ഈ ബോണ്ടിംഗ് ജോഡിയെ ഒറ്റ ജോഡി ആക്കി മാറ്റാം, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് മറ്റൊരു ഘടന ഈ രീതിയിൽ തന്നെ നൈട്രജൻ ഉം ത്രീ ലോൺ ജോഡി എന്ന് എഴുതാം , അത് സിംഗിൾ ബോണ്ടും പിന്നീട് നൈട്രജനും ആകും തുടർന്ന് ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടായി മാറും ശരി, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഒറ്റ ജോഡി അവശേഷിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ ഘടനയിൽ നിന്ന് ഞങ്ങൾ ചെയ്തത് ഈ ഓക്സിജനിൽ നിന്ന് ഒറ്റ ജോഡിയെ എടുത്തുകളഞ്ഞതാണ്, തുടർന്ന് അത് ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടായി മാറുന്നു, തുടർന്ന് ഇത് ഈ ബോണ്ടിൻ g ജോഡി ഒരു ഒറ്റ ജോഡിയാക്കി മാറ്റുന്നു, അത് ഒരൊറ്റ ബോണ്ടായി മാറുന്നു, അത് പോലെയുള്ള ഘടന നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും, നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോൾ എഴുതാം , ഈ ഘടനയും ആ ഘടനയോടൊപ്പം ശരിയാണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാം, എന്നാൽ അവയെല്ലാം അനുരണന ഘടന അല്ലെങ്കിൽ കാനോനിക്കൽ ഘടന അല്ലെങ്കിൽ സാങ്കൽപ്പിക ഘടന എന്ന് വിളിക്കുന്നു. n2o യുടെ യഥാർത്ഥ ഇലക്ട്രോണിക് ഗ്രൗണ്ട് സ്റ്റേറ്റിലേക്ക് സംഭാവന ചെയ്യുന്നത് ഇവയിൽ ഏറ്റവും കൂടുതൽ സംഭാവന നൽകുന്ന ഘടനയാണ്, അത് എങ്ങനെ കണ്ടെത്താം എന്ന് കണ്ടെത്താം . ശരി ഏതാണ് ഇപ്പോൾ ചോദ്യം ഏതാണ് ഏറ്റവും മികച്ച ഘടന അല്ലെങ്കിൽ യഥാർത്ഥ ഘടനയിലേക്ക് കൂടുതൽ സംഭാവന നൽകുന്ന ഘടനകളിൽ ഏതാണ് എന്നത് ഔപചാരിക ചാർജുകൾ അടിസ്ഥാനമാക്കിയും ശരിയും അടിസ്ഥാനമാക്കി തീരുമാനിക്കാം. യഥാർത്ഥ ഘടന എന്താണെന്ന് കണ്ടെത്തുന്നതിന്, str തിരഞ്ഞെടുക്കുന്നതിനുള്ള അടിസ്ഥാന ഘടന തിരഞ്ഞെടുക്കുന്നതിന് നിങ്ങൾ ചില നിയമങ്ങൾ പാലിക്കേണ്ടതുണ്ട്. അടിസ്ഥാന ഘടന തിരഞ്ഞെടുക്കുന്നതിന്, നിങ്ങൾ ഇനിപ്പറയുന്ന ഘട്ടങ്ങൾ പാലിക്കണം പൂജ്യത്തിന്റെ ഔപചാരിക ചാർജുള്ള ഘടനയാണ് മുൻഗണന നൽകുന്നത്, പൂജ്യത്തിന്റെ ഔപചാരിക ചാർജുള്ള ഘടനയാണ് മുൻഗണന, അതായത് രണ്ടിൽ കൂടുതൽ ഒന്നിൽ കൂടുതൽ ഘടനകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്കിടയിൽ ഉണ്ടെങ്കിൽ. അതിനുശേഷം നിങ്ങൾ ചാർജില്ലാത്ത ഒരു ഘടന തിരഞ്ഞെടുക്കണം , അതിനർത്ഥം ചാർജ് പൂജ്യത്തിന് തുല്യമായിരിക്കണം, അതിനാൽ ചാർജും ഒരു മൈനസും ഉണ്ടാകരുത്, അതുപോലെ മറ്റൊരു ആറ്റത്തിലും ചാർജുകൾ ഉണ്ടാകരുത്, ഘടനകൾ മുൻഗണനയുള്ള ഘടനകളാണ് അതിനാൽ അതാണ് ഞങ്ങളുടെ ആദ്യത്തെ വ്യവസ്ഥ രണ്ടാമത്തേത് നിങ്ങൾ തിരഞ്ഞെടുക്കുന്നതാണ്, അതിനാൽ ഉം സീറോ ചാർജുകൾ വഹിക്കുന്നത് പോലുള്ളവ ഇല്ലെങ്കിൽ , നിങ്ങൾ മറ്റൊരു ഘടനയിലേക്ക് പോകണം, അത്

ചാർജുകൾ വഹിക്കുന്ന മറ്റൊരു ഘടനയിലേക്ക് പോകണം പൂജ്യം , പൂജ്യം ഔപചാരിക ചാർജുള്ള ഒരു ഘടനയും ഇല്ലെങ്കിൽ, ഔപചാരിക ചാർജുകളുള്ള ഒരു ഘടനയിലേക്ക് നിങ്ങൾ പോകണം, അതിന്റെ മൂല്യത്തിന് തുല്യമാണ്. 0 അല്ലെങ്കിൽ 0-ന് ഏറ്റവും അടുത്ത് തിരഞ്ഞെടുക്കാവുന്ന ഘടനയാണ് രണ്ടാമത്തെ വ്യവസ്ഥ, നെഗറ്റീവ് ചാർജ് തിരഞ്ഞെടുക്കുന്നത് ആറ്റങ്ങളിൽ ആയിരിക്കണം അല്ലെങ്കിൽ ആറ്റങ്ങൾ കൂടുതലോ അതിലധികമോ ഇലക്ട്രോ നെഗറ്റീവ് മൂലകങ്ങളുടെ ആറ്റത്തിലായിരിക്കണം, അതിനാൽ അവ മികച്ചത് തിരഞ്ഞെടുക്കുന്നതിനുള്ള അടുത്ത വ്യവസ്ഥ ആയിരിക്കും നിങ്ങൾ ഈ മൂന്ന് തന്മാത്രകൾ നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഇവയ്ക്കെല്ലാം ഔപചാരികമായ ചാർജ്ജ് ചെയ്യുമ്പോൾ, ഇത് മൈനസ് 2 ആണെന്ന് നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും. ഞാൻ ഇതിനകം വർക്ക് ഔട്ട് ചെയ്തതിൽ നിന്നുള്ള ഔപചാരിക ചാർജുകൾ ഇപ്പോൾ എഴുതുന്നു ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് ഓക്കെ പ്ലസ് 1 ഉണ്ട് ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് മൈനസ് 1 ശരിയാണ്, ഇത് മൈനസ് 2 ആണ്, കാരണം ഒറ്റ ജോഡിക്ക് പുറമേ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ കൂടി ഈ നൈട്രജൻ ആറ്റത്തിലുണ്ട്, കാരണം നമ്മുടെ നൈട്രജൻ ബാലൻസ് മൂന്ന് ശരിയാണ് rt അവിടെ കിടക്കുന്ന രണ്ട് വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകളിൽ നിന്ന് ഇതിന് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ കൂടി ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ നൈട്രജൻ നോക്കിയാൽ രണ്ട് മൈനസ് ആണ് നൈട്രജൻ ആറ്റത്തിൽ ഒരു ഏക ജോഡി ഇലക്ട്രോൺ കിടക്കണം, അത് പൂജ്യമാകും, പക്ഷേ ഒറ്റ ജോടി ഇവിടെ പരിമിതപ്പെടുത്തിയിരിക്കുന്നു. ഒരു പ്ലസ് വൺ ഓകെ ആണെങ്കിൽ, ഈ ഓക്സിജൻ അല്ലെങ്കിൽ ആറ്റത്തിലെ ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിൽ ഓരോന്നിലും ഒറ്റയ്ക്ക് രണ്ട് ഒറ്റ ജോഡികൾ ഉണ്ടായിരിക്കണം, എന്നാൽ ഒരു ജോഡി മാത്രമേയുള്ളൂ, മറ്റൊരു ഒറ്റ ജോഡി ഒരു ബോണ്ട് രൂപപ്പെടാൻ ഉപയോഗിക്കുന്നു. ഇവിടെ പ്ലസ് വൺ എന്നത് ഇപ്പോൾ ശരിയാണ് , ഈ മൈനസ് വണ്ണിന്റെ അതേ രീതിയിൽ നോക്കിയാൽ, ഈ നൈട്രജൻ ആറ്റം ഒരു ഇലക്ട്രോൺ നേടിയതിനാൽ, ഇത് പ്ലസ് വൺ ആണ്, തുടർന്ന് ഇത് ശരിയാണ്, കാരണം രണ്ട് ഒറ്റ ജോഡികൾ ഉള്ളതിനാൽ ഈ ഓക്സിജൻ ആറ്റം ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ നോക്കുകയാണെങ്കിൽ പൂജ്യം ശരിയാണ് , ഇത് നൈട്രജൻ ആറ്റത്തിലെ ഒറ്റ ജോഡിയാണ്, അതിനാൽ മൂന്ന് ബാലൻസ് മൂന്ന് ആണ്, അതിനാൽ ഇത് ശരിയായ പൂജ്യമാണ്, എന്നാൽ നിങ്ങൾ ഇത് നോക്കിയാൽ ഒരു ഒറ്റ ജോടിയാണ്
അങ്ങനെ പ്ലസ് വൺ രൂപപ്പെടുത്താൻ ഉപയോഗിക്കുന്നത്, പക്ഷേ നിങ്ങൾ നോക്കിയാൽ അപ്പോൾ ഈ ഓക്സിജൻ ആറ്റം ca ഒരു ഒറ്റ ജോഡി കൂടി റൈസ്, അതിനാൽ ഈ മൂന്ന് ഘടനകളിൽ ഇപ്പോൾ മൈനസ് ഒന്ന് ആണ് ശരി , നിങ്ങൾ ഇപ്പോൾ no3 മൈനസിനുള്ള അനുരണന ഘടനകളെ താരതമ്യം ചെയ്യുമ്പോൾ യഥാർത്ഥ ഘടനയാണിത്, ഈ മൂന്ന് ഘടനകളും ഒരുപോലെ സംഭാവന ചെയ്യുന്നു, അവ മൂന്ന് ഘടനകളും തുല്യമാണ് തുല്യമായത് ശരിയാണ്, മൈനസ് ഇല്ല എന്നതിന് സമാനമായ യുക്തിസഹമായ ഘടനകൾ തുല്യമല്ല, അവ മൂന്ന് വ്യത്യസ്ത ഘടനകളാണ്, എന്നാൽ ഇതിൽ ഏത് ഘടനയാണ് കൂടുതൽ സംഭാവന ചെയ്യുന്നത് എന്നതിൽ ഞങ്ങൾ യഥാർത്ഥ സംഭാവനയാണ് , ഔപചാരിക നിരക്കുകൾ പിന്തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് തീരുമാനിക്കാം. പൂജ്യത്തിന്റെ ഔപചാരിക ചാർജുള്ള ഒരു ഘടന എന്നാൽ പൂജ്യത്തിന്റെ ഔപചാരിക ചാർജുള്ള ഒരു ഘടനയും നിങ്ങൾക്ക് കണ്ടെത്താൻ കഴിയില്ല, കാരണം ഇവിടെ ഒരു ചാർജ് ഉണ്ട്, ഇവിടെ ഒരു പ്ലസ് വൺ മൈനസ് വൺ ഇവിടെ ഒരു പ്ലസ് വൺ മൈനസ് വൺ ആണ്. കുറച്ച് ചാർജുകൾ വഹിക്കുക, അതിനാൽ അതിനെ അടിസ്ഥാനമാക്കി ഞങ്ങൾക്ക് തീരുമാനിക്കാൻ കഴിയില്ല , പിന്നെ നിങ്ങൾ പോകൂ ശരി , നിയമം അൽപ്പം അയവ് വരുത്തുക, അതിനാൽ ഒരു ഘടനയിലേക്ക് പോകുക പൂജ്യത്തിന് തുല്യമായ ഔപചാരിക ചാർജുകൾക്കൊപ്പം ഇപ്പോൾ പൂജ്യത്തിനടുത്താണ് ഔപചാരിക ചാർജ് മൈനസ് രണ്ട് എന്നാൽ ഇവിടെ മൈനസ് വൺ പ്ലസ് വൺ ഇവിടെ മൈനസ് വൺ പ്ലസ് വൺ, അതിനാൽ ഇവയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഈ രണ്ട് ഘടനകളും പൂജ്യത്തോട് അടുത്താണ്. ഈ രണ്ട് ഘടനകളിൽ നിന്ന് നമുക്ക് തിരഞ്ഞെടുക്കാം , ഉദാഹരണത്തിന് , ഈ രണ്ട് ഘടനകൾക്കിടയിലുള്ള ഈ ഘടന b ആണ്, ഇത് ഏറ്റവും കൂടുതൽ സംഭാവന ചെയ്യുന്ന ഘടനയാണ്, രണ്ടാമത്തെ നിയമത്തെ അടിസ്ഥാനമാക്കി നിങ്ങൾക്ക് തീരുമാനിക്കാൻ കഴിയില്ല നെഗറ്റീവ് ചാർജ്ജ്. കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് ആയ ഒരു ആറ്റം ഇവിടെ നോക്കുകയാണെങ്കിൽ ഈ ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിലെ ചാർജ് നൈട്രജൻ ഓക്സിജനും ഓക്സിജനും തമ്മിലുള്ള ഓക്സിജൻ നൈട്രജനേക്കാൾ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് ആണ്, അതിനാൽ ഈ ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിന്റെ ഔപചാരിക ചാർജ് പൂജ്യമാണ്. ഒന്ന് അതിനാൽ നെഗറ്റീവ് ചാർജ് ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിൽ കിടക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ ഘടന ഏറ്റവും ഇഷ്ടപ്പെട്ട ഘടനയാണ്, അതിനാൽ ഘടന b ആണ് ഏറ്റവും ഇഷ്ടപ്പെട്ട ഘടന ഇഷ്ടപ്പെട്ട ഘടനയാണ് ഇപ്പോൾ യഥാർത്ഥത്തിൽ പരീക്ഷണാടിസ്ഥാനത്തിൽ കണ്ടെത്തിയിരിക്കുന്നത് , നിങ്ങൾ ബോണ്ട് ദൂരം നോക്കിയാൽ ശരിയല്ല, അതിനാൽ നിങ്ങൾ n-നും ആറ്റത്തിനും ഇടയിലുള്ള ബോണ്ട് ദൂരം ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം നോക്കിയാൽ ഇരട്ട ബോണ്ടിനും സിംഗിൾ ബോണ്ടിനും ഇടയിൽ കിടക്കുന്നു . n ഉം o ഉം തമ്മിലുള്ള ബോണ്ട് ദൂരം അല്ലെങ്കിൽ ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം സിംഗിൾ ബോണ്ട് സിംഗിൾ ബോണ്ടിനും ഡബിൾ ബോണ്ടിനും ഇടയിലാണ്, അതിനാൽ ലൂയിസ് ഡോട്ട് ഘടനയെ അടിസ്ഥാനമാക്കി ഞങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കുന്ന കാര്യങ്ങളുമായി വളരെ പൊരുത്തമുള്ള വസ്തുതകളാണിവ , നിങ്ങൾ ഒരു തന്മാത്ര എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ നമുക്ക് കുറച്ച് ഉദാഹരണങ്ങൾ കൂടി നോക്കാം pf phi , പിന്നെ sf ആറ്, പിന്നെ നിങ്ങൾക്ക് ഇത് പോലെ ഒരു ലൂയിസ് ഡോട്ട് ഘടന വരയ്ക്കാം. ഘടന അത്തരത്തിലുള്ളവയാണ്. എട്ട് അങ്ങനെ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം അഞ്ച് ഓകെ പ്ലസ് ഉം ഓകെ ഫൈ ഇൻ um സെവൻ ആണ്, കാരണം ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റത്തിന്റെ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ ഏഴ് ആണ്, അതിനാൽ um um 35 പ്ലസ് അഞ്ച് നാല്പത് വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾക്ക് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് 540 ഇലക്ട്രോണിന്റെ വാലൻസ് കണ്ടെത്താനാകും ഇവിടെ നിന്ന് ഈ um ഇലക്ട്രോണുകൾ കണക്കാക്കുമ്പോൾ അഞ്ച് ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ phi രണ്ട് പത്ത് ഇലക്ട്രോണുകൾക്ക് തുല്യമാണ് , ഓരോ ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റത്തിലും മൂന്ന് ഒറ്റ ജോഡികൾ ഉണ്ട്,
അങ്ങനെ 3 മുതൽ 2 വരെ അവിടെ 5 ഉണ്ട്, phi 30 ന് തുല്യമാണ്,
അങ്ങനെ ആകെ 40 valence ഇലക്ട്രോണുകൾ

അങ്ങനെ ആകെ അതുമായി പൊരുത്തപ്പെടുന്നത് ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇവിടെ കാണുന്നത് ടെർമിനൽ ആറ്റങ്ങളായ ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റങ്ങൾ ചില സമയങ്ങളിൽ ഓരോ ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റവും ഇലക്ട്രോണുകളുടെ ഒക്റ്ററ്റ് ഒക്ടറ്റിലെത്തും എന്നാൽ നിങ്ങൾ um ടെർമിനൽ ഫോറിൻ ആറ്റവുമായി പാസ് പ്രസ് ആറ്റവുമായി പങ്കിട്ട വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണിന്റെ എണ്ണം നോക്കിയാൽ പത്ത് ആണ് രണ്ട് രണ്ട് രണ്ട് മുതൽ രണ്ട് വരെ അങ്ങനെ അത് പത്ത് വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉള്ളതിനാൽ ഇത് ഒക്ടാടോപ്പ് ഇലക്ട്രോണുകളേക്കാൾ കൂടുതലാണ്, അതായത് ഫോസ്ഫറസിന് ഈ തന്മാത്രയിൽ ഒക്ടറ്റിലധികം ഇലക്ട്രോണുകൾ ആവശ്യമാണ്. ഈ സംയുക്തങ്ങളെ ഹൈപ്പർവാലന്റ് സംയുക്തങ്ങൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു മറ്റൊരു ഉദാഹരണം ഇതാണ് , അയൽപക്കത്തുള്ള ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റവുമായി സൾഫർ പങ്കിടുന്ന വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം നോക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോൾ സമാനമായ ഘടന അശം എഴുതാം. ഒക്റ്ററ്റ് റൂൾ അതിനാൽ ഈ രണ്ട് സംയുക്തങ്ങളെയും ഹൈപ്പർവാലന്റ് കോമ്പൗണ്ട് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, കാരണം വാലൻസ് ഉയർന്ന തെളിവാണെങ്കിൽ അത് ഹൈപ്പർവാലന്റ് സംയുക്തമാണ് , അഞ്ചാം ഗ്രൂപ്പിലെ മൂലകങ്ങൾ അനുസരിച്ച് ബാലൻസ് ശരിയാണ്, ഓക്റ്ററ്റ് റൂൾ ആണ്. ഇവിടെ അനുസരിക്കുന്നില്ല, ഈ സൾഫർ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റുമുള്ള വാലൻസി ഇലക്ട്രോണിൽ വാലൻസിയുടെ എണ്ണം ഈ പാസിന് സ്തംഭിച്ചിരിക്കുന്നു, കൂടാതെ സംയുക്തം അഞ്ച് ആണ്, ഇത് ഒരു പത്ത് ആണ്, അതിനാൽ സമതുലിതമായ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം ഒക്ടാ രണ്ട് കവിയുന്നു, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തങ്ങളെ ഹൈപ്പർവാലന്റ് സംയുക്തം എന്ന് വിളിക്കുന്നു , അത് പാടില്ല. ആശയക്കുഴപ്പത്തിലാകുക, അതിനാൽ ഈ തന്മാത്രയ്ക്ക് രണ്ട് മൈനസ് വേണ്ടി നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഘടന എഴുതാം ഇത് ഇതുപോലെയാണ് നിങ്ങൾക്ക് എഴുതാം ഘടന എഴുതാം. നാല് അഞ്ച് ആറ് ആറ് മുതൽ രണ്ട് പന്ത്രണ്ട് പന്ത്രണ്ട് വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ, പക്ഷേ ഇത് ശരിയല്ല, ഹൈപ്പർവാലന്റ് സംയുക്തം ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു വിപുലീകൃത ഉം ഒക്ടറ്റ് റൂൾ ഓകെ അതിന്റെ ഒക്റ്ററ്റ് ഉം റൂൾ വിപുലീകരിച്ചു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ മറ്റൊരു തന്മാത്ര വരച്ചാൽ ഒഴിവാക്കാൻ ഈ ഘടന വരയ്ക്കുന്നു ഉയർന്ന ഔപചാരിക ചാർജ് നിങ്ങൾ ഈ ഘടന വരയ്ക്കും, അതിനാൽ ഈ ഘടന നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ നിന്ന് വരയ്ക്കാം , ഔപചാരിക ചാർജും ഈ ആൽഫ ആറ്റവും 2 ആണ്, ഇത് മൈനസ് ഓകെ ആണ് , ഇത് മൈനസ് ആണ്, ഇത് മൈനസ് ഈ മൈനസ് ആണ്, അതിനാൽ മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജ് ശരിയാണ് 2 പ്ലസ് ഇത് മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജുകൾ മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജ് രണ്ട് പ്ലസ് ആണ്, അതിനാൽ ഈ സൾഫർ ആറ്റത്തിൽ ഇത് ഒക്ടറ്റ് നിയമം അനുസരിക്കുന്നു, കാരണം ഈ ആൽഫ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും നാല് എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, പക്ഷേ ഇത് നീളമുള്ള രണ്ട് ചാർജ്ജ് ഉയർന്ന ചാർജും വഹിക്കുന്നു സൾഫർ ഒക്ടറ്റ് റൂൾ അനുസരിക്കുന്നില്ല എന്നല്ല ഇതിനർത്ഥം ഈ തരത്തിലുള്ള ഘടന നമുക്ക് എഴുതാമെന്നത് ഒഴിവാക്കണം, നന്ദി

Prutor@IITK