സുപ്രഭാതം ഇതുവരെ ഇലകളുടെ ഡോട്ട് ഘടനകൾ എങ്ങനെ വരയ്ക്കാമെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടുകഴിഞ്ഞു, ഞാൻ മുമ്പ് സൂചിപ്പിച്ചതുപോലെ , ലീവ് ഘടനയിൽ നിന്ന് നിങ്ങൾക്ക് തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി പറയാനോ പ്രവചിക്കാനോ കഴിയില്ലെന്ന് വ്യക്തമാണ്. തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി എങ്ങനെ പറയണം,
അങ്ങനെ എന്തെങ്കിലും വസ്തുവിനെ കണ്ടാൽ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി പറയാം ശരി അത് ഗോളമോ ദീർഘചതുരമോ ചതുരമോ ആണ്, വസ്തു കണ്ടാൽ നിങ്ങൾക്ക് അത് പറയാം എന്നാൽ തന്മാത്രകൾ നമുക്ക് കാണാൻ കഴിയില്ല നഗ്നനേത്രങ്ങൾ കൊണ്ട് um ആകാരം എങ്ങനെ കാണണം, അതിന്റെ ആകൃതി എന്താണെന്ന് എങ്ങനെ പറയണം, അത് ചെയ്യാൻ കഴിയും, മികച്ച സ്പെക്ട്രോസ്കോപ്പിക് രീതിയിലൂടെ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി കണ്ടെത്താൻ കഴിയും മറ്റൊരു രീതി സിംഗിൾ ക്രിസ്റ്റൽ x-   റേ ഡിഫ്രാക്ഷൻ രീതി, നമ്മൾ ഇവിടെ കാണാൻ പോകുന്ന കാര്യങ്ങൾ അല്ല, എന്നിരുന്നാലും , vs vs vs ep അല്ലെങ്കിൽ മോഡൽ എന്ന മോഡൽ ഉപയോഗിച്ച് ഒരാൾക്ക് തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി പറയാൻ കഴിയും , ഇതിനെ സമതുലിതമായ ഷെൽ ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി റിപ്പൾഷൻ മോഡൽ ഇലക്ട്രോൺ ജോടി വികർഷണം എന്ന് വിളിക്കുന്നു. ഈ മോഡൽ ഉപയോഗിച്ച് ഒരാൾക്ക് തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി പ്രവചിക്കാൻ കഴിയും, അപ്പോൾ എന്താണ് ഈ മോഡലിന് പിന്നിലെ തത്വം എന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും ശരി തലക്കെട്ട് വലൻസിയ ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി വികർഷണം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ എടുത്താൽ അവ പരസ്പരം അകറ്റുന്നു. രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകളിലെയും ചാർജ് ഒന്നുതന്നെയാണ്, അതിനാൽ അവ പരസ്പരം അടുക്കുമ്പോൾ അവ പരസ്പരം അലയടിക്കുന്നു, കാരണം അവയ്ക്ക് ഒരേ ചാർജാണ്, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി എന്നാൽ ഒരു ജോടി ഇലക്ട്രോൺ ഒരു ബോണ്ട് രൂപീകരിക്കുന്നതിൽ ഉൾപ്പെടുന്നു, അങ്ങനെ അവിടെ ശരിയാകുമ്പോൾ ഒരു ജോടി ഇലക്ട്രോണുകൾ തമ്മിലുള്ള വികർഷണമാണ്, അതുകൊണ്ടാണ് ഇലക്ട്രോൺ ജോടി വികർഷണവും പിന്നെ ഏത് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി വികർഷണവും ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി വികർഷണവും ഒരു ആറ്റത്തിന്റെ വാലൻസ് ഷെല്ലിൽ കാണപ്പെടുന്ന ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളുള്ള ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി വികർഷണവും അതിനാൽ ശരിയാണ് നമ്മൾ അതിന്റെ ആകൃതി പറയാൻ അല്ലെങ്കിൽ പ്രവചിക്കാൻ പോകുന്നത് അവയെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ള തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി വികർഷണങ്ങൾ വാലൻസ് ഷെല്ലിൽ കാണപ്പെടുന്ന ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികൾ അനുഭവിക്കുന്ന വികർഷണങ്ങൾ അതിനാലാണ് ഈ മോഡലിനെ വിളിക്കുന്നത് ed valence shell ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി റിപ്പൾഷൻ മോഡൽ അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ ഒരു പ്രദേശം എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഞാൻ ഇവിടെ അർത്ഥമാക്കുന്നത് അതെ, ശരി ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികൾ ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ മേഖല അർത്ഥമാക്കുന്നത് ശരിയാണ്. അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒറ്റ ജോഡി ശരിയാണ് ഒറ്റ ജോഡികൾ ഉണ്ട്, നിങ്ങൾക്ക് ഒറ്റ ജോഡികളോ പങ്കിടാത്ത ഇലക്ട്രോണുകളോ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു തന്മാത്ര എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ അത് ശരിയാണ് , അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ മധ്യഭാഗത്ത് ഒരു കേന്ദ്ര ആറ്റം ഉണ്ട്, അത് കേന്ദ്ര ആറ്റവുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഉം ടെർമിനൽ ആറ്റങ്ങളാൽ ചുറ്റപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു ബോണ്ടിംഗ് വഴി ഓരോ ബോണ്ടിലും രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു, കൂടാതെ കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് ഒരു ലോൺ പാസ് ഉണ്ടായിരിക്കാം, അതിനാൽ അവയ്ക്കിടയിൽ ഒരു വികർഷണമുണ്ട്, അതിനാൽ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികൾക്കിടയിൽ ഒരു ഉം വികർഷണം ഉണ്ടാകാം , ഉദാഹരണത്തിന് നിങ്ങൾ ഒരു തന്മാത്ര എടുക്കുമ്പോൾ അത് ചുറ്റപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു ഒരു തന്മാത്ര b ശരി ആറ്റം ടെർമിനൽ ആറ്റം b മറ്റൊരു ആറ്റം b
അങ്ങനെ a ഒരു കേന്ദ്ര ആറ്റം b ആണ് കേന്ദ്ര ആറ്റവുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ടെർമിനൽ ആറ്റങ്ങൾ, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ബോണ്ട് ആണ് ഒരു ബോണ്ട് എന്നാൽ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇവിടെ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് , ഓകെ, AB 2 തന്മാത്ര അതിന്റെ ആറ്റങ്ങളുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ സ്ഥിരതയുള്ളതാണ്, അതിനാൽ ആറ്റം 2 പോലെ രണ്ട് ആറ്റങ്ങളും b ബോണ്ടഡ് ചെയ്യാൻ ഇഷ്ടപ്പെടുന്നു. ആറ്റം ഒരു കുഴപ്പമില്ല, പക്ഷേ പ്രശ്നം ആറ്റങ്ങൾക്കിടയിൽ ഒരു വികർഷണമുണ്ട്, അതിനാൽ അവ പരസ്പരം ഇഷ്ടപ്പെടില്ല, പരസ്പരം ഇഷ്ടപ്പെടില്ല, പക്ഷേ കേന്ദ്ര ആറ്റം അവ ഒരുമിച്ച് ചേർക്കാൻ ഇഷ്ടപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഏറ്റവും നല്ല മാർഗം അതാണ് കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് പരസ്പരം അലയടിക്കുന്ന ഈ രണ്ട് ബി ആറ്റങ്ങളും ഉണ്ടാകാം, അവ കഴിയുന്നത്ര അകലെയായിരിക്കുക എന്നതാണ് ശരി, കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് ബി ആറ്റങ്ങൾ കഴിയുന്നത്ര അകലെയാണെങ്കിൽ ശരി അവ കഴിയുന്നത്ര അകലെയായിരിക്കണം അല്ലാത്തപക്ഷം അവയ്ക്കിടയിൽ ഒരു വികർഷണമുണ്ട്, അതിനാൽ b ആറ്റങ്ങൾ പരസ്പരം അകറ്റിനിർത്തി b ആറ്റങ്ങൾ തമ്മിലുള്ള ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത ഇലക്ട്രോൺ വികർഷണം കുറയ്ക്കുന്നുവെങ്കിൽ b ആറ്റങ്ങളെ പരസ്പരം അകറ്റി നിർത്തുന്നുവെങ്കിൽ അവയ്ക്കിടയിൽ ഒരു കുറഞ്ഞ വികർഷണം ഉള്ളതിനാൽ ഏറ്റവും മികച്ചത് w   ay ഓകെ ക്രമീകരിക്കാൻ a ചുറ്റും b ഉള്ള രണ്ട് ആറ്റം ഒരു രേഖീയ രീതിയിലാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ മധ്യത്തിൽ ഒരു ok വൃത്തം എടുത്താൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ആറ്റം ഉണ്ട് വൃത്തത്തിൽ ഒരു ok ഒരു 360 ഡിഗ്രി ഓകെ ആണ് അതിനാൽ നിങ്ങൾ 360 ഡിഗ്രി ഹരിച്ചാൽ 180 ഡിഗ്രി വരും അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ആറ്റം ബി ഇടാം, അതിനാൽ കോൺ 180 ഡിഗ്രി ശരിയാണ് അതിനാൽ 180 ഡിഗ്രിയാണ് കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും ആറ്റം b ക്രമീകരിക്കാനുള്ള ഏറ്റവും നല്ല മാർഗം, ശരി ഇതിലും കുറവുള്ള ഏത് ക്രമീകരണവും ശരിയാണ് , 180 ഡിഗ്രിയിൽ താഴെയുള്ള കോണുള്ള ഏത് ക്രമീകരണവും കൂടുതൽ ഉത്പാദിപ്പിക്കും. തൽഫലമായി വികർഷണം ഘടന സുസ്ഥിരമല്ല, കൂടുതൽ വികർഷണം അർത്ഥമാക്കുന്നത് ഊർജ്ജം പോസിറ്റീവ് ആണ് ശരി ഇലക്ട്രോണുകൾ തമ്മിലുള്ള വികർഷണം ഒരു പോസിറ്റീവ് എനർജിയിലേക്ക് നയിക്കും, അതിനാൽ ഊർജ്ജം നെഗറ്റീവ് ആയിരിക്കണം, അത് കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ളതാണ്, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾ ഈ രണ്ട് ആറ്റങ്ങളെ ക്രമീകരിച്ചാൽ ഒരു ഉം. അത് ശരിയാണ്, ഇവിടെ 2 ബി ആറ്റം തമ്മിലുള്ള കോൺ 90 ഡിഗ്രി ആണ്, അത് ഇപ്പോൾ 90 ഡിഗ്രിയാണ്, കാരണം അത് 90 ഡിഗ്രി ആയതിനാൽ അവ വളരെ അടുത്താണ് b ആറ്റം രണ്ട് ബി ആറ്റങ്ങളും പരസ്പരം അടുത്താണ്, അതിനാൽ വികർഷണം

കൂടുതലാണ്, അതിനാൽ ഊർജ്ജം പോസിറ്റീവ് ആണ് rgy ആണ് കൂടുതൽ ഇഷ്ടപ്പെടാത്തത് എന്നാൽ നിങ്ങൾ ഈ രീതിയിൽ b ആറ്റം ഇട്ടാൽ ശരി ആംഗിൾ 180 ഡിഗ്രി ആണെങ്കിൽ രണ്ട് b ആറ്റങ്ങളും പരസ്പരം അകലെയാണ് , അതിന്റെ ഫലമായി ഓകെ വികർഷണം ഒഴിവാക്കപ്പെടുന്നു ഊർജ്ജം കുറഞ്ഞതാണ്,

അങ്ങനെ നിങ്ങൾക്ക് പറയാം ഈ ആശയത്തെ അടിസ്ഥാനമാക്കി നിങ്ങൾക്ക് തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി പ്രവചിക്കാൻ കഴിയും ശരി, അതിനാലാണ് ഇത്തരത്തിലുള്ള തന്മാത്രകളുടെ ആകൃതി രേഖീയമാണ് , ഉദാഹരണത്തിന് കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡ് നിങ്ങൾ എടുക്കുക ശരി കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡ് ശരി ആദ്യം നിങ്ങൾ കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡിനായി ഒരു ഇല ഡോട്ട് ഘടന ചെയ്യണം കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡ്

അങ്ങനെ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ നാല് പ്ലസ് ടു ആറ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഓകെ, കാരണം ആറ് ഓക്സിജന്റെ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണാണ് അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് 12 പ്ലസ് 4 16 വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ 12 പ്ലസ് 4 16 16 വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അവ ക്രമീകരിക്കാം. അതിനാൽ കാർബൺ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും രണ്ട് ഓക്സിജൻ ആറ്റങ്ങൾ ക്രമീകരിക്കുക, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ബോണ്ടുകൾ രൂപീകരിക്കാൻ നാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ ചെലവഴിക്കേണ്ടിവരും, അതിനാൽ നാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ മൈനസ് നാല് പോയി, അതിനാൽ അവയ്ക്ക് ചുറ്റുമുള്ള പന്ത്രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ അവശേഷിക്കുന്നു. ഓരോ ആറ്റത്തിനും ടെറ്റ് എത്തുന്നു, അതിനാൽ 12 ഇലക്ട്രോണുകൾ അവിടെയുണ്ട്, പക്ഷേ നിങ്ങൾ കേന്ദ്ര കാർബൺ ആറ്റം നോക്കിയാൽ അത് എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ നേടിയിട്ടില്ല, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ ഏക ജോഡിയെ ഒരു ബോണ്ടിംഗ് ജോഡിയാക്കി മാറ്റണം, ഇത് നിങ്ങൾ പരിവർത്തനം ചെയ്യുന്നു, അപ്പോൾ നിങ്ങൾ ചെയ്യും um c um ഡബിൾ ബോണ്ട് 0 ഉണ്ടായിരിക്കാം, ഇപ്പോൾ ഒക്ടറ്റ് ഘടന ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോണിന്റെ ഒക്ടറ്റ് കേന്ദ്ര ആറ്റം വഴി കൈവരിക്കുന്നു, കാരണം രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ ഇവിടെ എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകളും എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകളും ഇവിടെ എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകളും ഉണ്ട് അതിനാൽ ഒക്ടറ്റ് ഘടന ഒരേ ഘടനയ്ക്ക് മുകളിലാണ് നിങ്ങൾക്കും എഴുതാം കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡിനായി നിങ്ങൾക്ക് എഴുതാം ഈ രീതിയിൽ എഴുതാം രണ്ട് ഘടനകളും ശരിയാണ് രണ്ടും ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഈ മേഖല നിങ്ങൾക്ക് ഇങ്ങനെയും എഴുതാം , നിങ്ങൾക്ക് ഈ രീതിയിലും എഴുതാം ശരിയാണ് രണ്ട് ഘടനകളും ലീവ് വരെ ശരിയാണ്, ഘടനയെ സംബന്ധിച്ചിടത്തോളം, നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാൻ കഴിയുന്ന ആകൃതി എന്താണ് , ഈ ഘടനയിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാൻ കഴിയുന്നത് പോലെ രണ്ട് ആറ്റങ്ങൾ പൊസിറ്റിയോ ഉൾക്കൊള്ളുന്നു 180 ഡിഗ്രി ഉള്ള ns അവ പരസ്പരം വളരെ അകലെയാണ്, എന്നാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ രണ്ട് ഓക്സിജൻ ആറ്റങ്ങൾ തമ്മിലുള്ള കോൺ 90 ഡിഗ്രിയാണ്, കാരണം ഇത് ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ ഒരു മേഖലയാണ്, ഇത് ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ ഒരു മേഖലയാണ്, ശരി ഇലക്ട്രോണുകൾ പരസ്പരം അലയടിക്കുന്നു. പരസ്പരം കൂടുതൽ അടുക്കാൻ അവർ ഇഷ്ടപ്പെടുന്നില്ല, അതിനാൽ അവർ പരസ്പരം കഴിയുന്നത്ര അകലെയായിരിക്കാൻ ഇഷ്ടപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡിന്റെ ശരിയായ ഘടന ഒരു രേഖീയ ഘടനയാണ്, എന്നിരുന്നാലും ഇതിന് ഉം കാർബണും ഓക്സിജനും തമ്മിൽ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഉണ്ട്. ഒരു ഇലക്ട്രോൺ മേഖലയായി എടുക്കണം, അതിനാൽ ഇതിന് രണ്ട് ബോണ്ടിംഗ് ജോഡികൾ ഉണ്ട്, പക്ഷേ ഒരു ഓക്സിജൻ ആറ്റവുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ മേഖലയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ മേഖലയാണ്, എന്നിരുന്നാലും ഇത് ഒരു um കാർബൺ ആറ്റവുമായി ഇരട്ട ബോണ്ട് ഉപയോഗിച്ച് ബന്ധിപ്പിച്ചിട്ടുണ്ടെങ്കിലും ഇത് ചെയ്യണം ഒരു ഇലക്ട്രോൺ മേഖലയായി മാത്രമേ എടുക്കൂ, അതിനാൽ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി ഈ ലീനിയറിന്റെ കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡ് ഘടനയ്ക്ക് രേഖീയമാണ്, ഇതാണ് x മാനസികമായി നിരീക്ഷിച്ചത്, അതിനാൽ മോഡൽ പ്രവചിച്ചത് ഒരു vsa epr സിദ്ധാന്തമാണ് y മോഡൽ കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡിന്റെ ആകൃതി ശരിയായി പ്രവചിച്ചു, അത് മാനസികമായി ഇപ്പോൾ x നിർണ്ണയിക്കുന്ന ആകൃതിയുമായി പൊരുത്തപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ശരിയാണെങ്കിൽ, നമുക്ക് മറ്റൊരു കേസിലേക്ക് പോകാം, നിങ്ങൾ ഈ തരത്തിലുള്ള ഒരു തന്മാത്ര എടുക്കുക, ഒരു കേന്ദ്ര ആറ്റം bf 3 ബോറോൺ ട്രൈഫ്ലൂറൈഡ് അതെ സെൻട്രൽ ആറ്റങ്ങൾ ബോറോൺ ടെർമിനൽ ആറ്റങ്ങൾ ഫ്ലൂറൈഡ് ബോറോൺ മൂന്ന് ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റങ്ങളാൽ ചുറ്റപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു ഓകെ ഇപ്പോൾ ആദ്യത്തെ ജോലി ഇലകളുടെ ഡോട്ട് ഘടന വരയ്ക്കുക എന്നതാണ് ബോറോൺ വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ മൂന്ന് ശരി അങ്ങനെ ഫ്ലൂറിൻ ഓകെ മൂന്ന് ഏഴ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഫ്ലൂറിനായി ഉണ്ട് ഓരോ ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റവും ഏഴ് അങ്ങനെ അത് ഒരു ഇരുപത്തിയൊന്ന് പ്ലസ് um കേസ് ഇരുപത്തിനാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇരുപത്തിനാല് വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ അത് b ക്രമീകരിച്ചാൽ b ആണ് um സെൻട്രൽ ആറ്റം, കാരണം അതിന് um ഉയർന്ന ബോണ്ടിംഗ് കപ്പാസിറ്റി ഉണ്ട്, കാരണം അതിന് ജോടിയാക്കാത്ത മൂന്ന് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉള്ളതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് കഴിയും ബോറോൺ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും മൂന്ന് ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റങ്ങൾ ക്രമീകരിക്കുക, ബോറോൺ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും ഓകെ മൂന്ന് ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഓരോ ബോണ്ടും രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകളും ആറ് ഇലകളും ആണ് ctrons നിലത്തു പോയി, അതിനാൽ ഇവിടെ അവശേഷിക്കുന്നത് 18 ഇലക്ട്രോണുകൾ ആണ്, ഓരോ ആറ്റത്തിനും എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉള്ള രീതിയിൽ എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ വിതരണം ചെയ്യണം, നിങ്ങൾക്ക് ഈ രീതിയിൽ വിതരണം ചെയ്യാം, അതിനാൽ എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉപഭോഗം ചെയ്യപ്പെടുന്നു, പക്ഷേ ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് കാണാം കേന്ദ്ര ആറ്റം ഇല്ല. ഒക്ടറ്റ് റൂൾ കൈവരിക്കരുത്, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ചെയ്യാൻ കഴിയുന്നത് ഈ ഒറ്റ ജോഡിയെ ഇങ്ങോട്ട് വലിക്കാം, അതിനുശേഷം നിങ്ങൾക്ക് എട്ട് ഇലക്ട്രോൺ ചുറ്റും ഉണ്ടായിരിക്കാം, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ബോറോൺ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റുമുള്ള ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകളിൽ കുറവാണ്. അതിനാൽ ഇതിനെ ഇലക്ട്രോൺ കുറവ് അല്ലെങ്കിൽ ലൂയിസ് ആസിഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇത് ഇലക്ട്രോൺ ഇലക്ട്രോണിന്റെ കുറവ് ശരിയാണ് അല്ലെങ്കിൽ ലീവ് ആസിഡാണ് അതിനാൽ bf3 ഒരു

ലെവിസ് ആസിഡ് തന്മാത്രയാണ് ആസിഡ് ഇലകൾ ആസിഡാണ് ഇപ്പോൾ ആ ആശയം നിങ്ങൾ പിന്നീട് പഠിക്കും , ഇവിടെ ഞങ്ങൾ ആശങ്കാകുലരാണ് തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി ഇപ്പോൾ ശരിയാണ്, ഇപ്പോൾ ഈ തന്മാത്രയിൽ എത്ര ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു, എത്ര ഇലക്ട്രോണുകളുടെ മേഖലകളുണ്ട്, ഇത് ഇലക്ട്രോണിന്റെ ഒരു മേഖലയാണ്, അതിനാൽ ഇതൊരു ലൂയിസ് ഡോട്ട് സൈഡ് ചാനലാണ് ആദ്യം ലൂയിസ് ഡോട്ട് ഘടന എഴുതണം, ശരി നെക്സ്റ്റ് ആകൃതി അടുത്ത ഘട്ടം ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളെ അടിസ്ഥാനമാക്കി തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി കണ്ടെത്തുക എന്നതാണ്, ഇലക്ട്രോൺ പാസുകൾ ബന്ധിപ്പിക്കുന്ന ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളോ ഏക ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകളോ ആകാം, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ കൈവശമുള്ള ഇലക്ട്രോണുകളുടെ ജോഡി ശരിയാണ് ആകൃതിയുടെ ഏകദേശ രൂപം വരയ്ക്കുന്നതിന്, ഒറ്റ ജോഡി ഒറ്റ ജോഡി തമ്മിലുള്ള ബോണ്ടിംഗ് ഓകെ റിപ്പൾഷൻ തമ്മിലുള്ള വികർഷണത്തെക്കുറിച്ച് ചിന്തിക്കണം, ഒറ്റ ജോഡി ഇന്റർ റിപ്പൾഷൻ ലോൺ ജോഡി ബോണ്ടിംഗ് ജോഡി വികർഷണവും തുടർന്ന് ബോണ്ടിംഗ് ജോഡി ബോണ്ടിംഗ് ജോഡി വികർഷണങ്ങൾ കണ്ടെത്തുന്നതും ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഇവിടെ ഈ കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിൽ സെൻട്രൽ ആറ്റം അവിടെ മൂന്ന് ബോണ്ടിംഗ് ജോഡികളുണ്ട്, അതിനാൽ മൂന്ന് ബോണ്ടിംഗ് ഉള്ളപ്പോൾ മൂന്ന് ആറ്റങ്ങൾ മൂന്ന് മേഖലകളാണ് ഈ ഒരു മേഖല ഈ മറ്റൊരു പ്രദേശം മൂന്ന് മേഖലകളുണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു വൃത്തമെടുത്താൽ ഇത് ഒരു ബോറോൺ ആറ്റമാണ് ശരി അതിനാൽ വൃത്തം ഒരു 360 ഡിഗ്രി 3 കൊണ്ട് ഹരിക്കണം, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് 180 120 ഡിഗ്രി ഉണ്ടാകും, അത് ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇവിടെ തമ്മിലുള്ള കോൺ 120 ആണ്, അങ്ങനെ 120 ആണ് ഏറ്റവും നല്ല മാർഗം , y120 എന്താണ്, കാരണം 120 ഡിഗ്രിയിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ മൂന്ന് ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റങ്ങൾ പരസ്പരം അകലെയായിരിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ മറ്റേതെങ്കിലും ഘടന വരയ്ക്കുകയാണെങ്കിൽ , ഉദാഹരണത്തിന്, ഇതുപോലെ ശരി, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇങ്ങനെ വരയ്ക്കാം. നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ഇലക്ട്രോൺ ഇടാൻ കഴിയുന്നിടത്തോളം ശരി, ഇവിടെ ഇപ്പോഴും ലീവ് ഘടന ശരിയാണ്, പക്ഷേ അവയ്ക്കിടയിലുള്ള ആംഗിൾ 90 ഡിഗ്രിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ശരിയല്ല 90 ഡിഗ്രി, അതിനാൽ ഈ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത ഈ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയാൽ അലയടിക്കുന്നു, അതിനാൽ അവ പരസ്പരം വികർഷണത്തെ അലയടിക്കുന്നു അവയ്ക്കിടയിലുള്ള ആംഗിൾ കുറവായതുകൊണ്ടാണ് കൂടുതൽ, എന്നാൽ നിങ്ങൾ മൂന്ന് ആറ്റങ്ങളെ ഈ രീതിയിൽ ക്രമീകരിക്കാൻ നോക്കിയാൽ , വികർഷണം കുറയുന്നു, അതായത് വികർഷണം കുറയുന്നു, അതിനായി നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ക്രമീകരണം ഉണ്ടായിരിക്കണം. ഇലക്ട്രോൺ മേഖലകൾ ഓകെ ഇലക്ട്രോൺ മേഖലകൾ ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളെ ബന്ധിപ്പിക്കുന്നതിനുള്ള മാർഗ്ഗങ്ങൾ ഒറ്റ ജോടി ഇലക്ട്രോണുകളാണ്, അതിനാൽ ഇതിനെ അപേക്ഷിച്ച് ആംഗിൾ വർദ്ധിക്കുന്നു, അതിനാൽ ആംഗിൾ കൂടുതലായിരിക്കുമ്പോൾ വികർഷണം കുറവായിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് bf3 യുടെ ഏറ്റവും മികച്ച ക്രമീകരണം, മൂന്ന് ആറ്റങ്ങളുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു കേന്ദ്ര ആറ്റം ഉള്ളപ്പോൾ ആകൃതി എന്താണ്, അപ്പോൾ ഈ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി ഓകെ ട്രൈഗോണൽ പ്ലാനർ ഘടനയാണ്, ഇതിനെ ത്രികോണ പ്ലാനർ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇതിനെ ത്രികോണ പ്ലാനർ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് എല്ലാം ഒരു തലത്തിലാണോ ആറ്റങ്ങളുടെ മൂന്ന് ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റങ്ങൾ ഒരു തലത്തിലാണ്, അതിനാൽ ത്രികോണ ശരി ത്രികോണ പ്ലാനർ ഘടനയാണ് ഈ തന്മാത്രയുടെ ശരിയായ ആകൃതി ഇപ്പോൾ നമുക്ക് മറ്റൊരു തന്മാത്ര നോക്കാം ഉദാഹരണത്തിന് ch4 , അത് മീഥേൻ ആണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ലൂയിസ് ഡോട്ട് ഘടന വരയ്ക്കാം തുടർന്ന് കേന്ദ്ര കാർബൺ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും നാല് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളുടെ ക്രമീകരണം ശരിയാണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണും, അപ്പോൾ എത്ര ജോടി ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് അതിൽ നാല് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് നാല് ഇലക്ട്രോണുകളാൽ ചുറ്റപ്പെട്ട ഒരു കേന്ദ്ര ആറ്റമുണ്ട്. ജോഡികൾ ഇപ്പോൾ ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഞാൻ മുമ്പ് സൂചിപ്പിച്ചതുപോലെ നിങ്ങൾ ഒരു സർക്കിൾ ഓകെ മധ്യഭാഗത്ത് എടുത്താൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കാർബൺ ആറ്റമുണ്ട്, അവയെ ക്രമീകരിക്കുക, ഈ 360 നെ 4 കൊണ്ട് ഹരിക്കുക, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് 90 ഓകെ 90 ലഭിക്കും .ഇപ്പോൾ ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഹൈഡ്രജൻ ഇട്ടാൽ ശരി, ഇത് ഒരുതരം ചതുരാകൃതിയിലുള്ള പ്ലാനർ ജ്യാമിതിയാണ്, പക്ഷേ അവയ്ക്കിടയിലുള്ള കോൺ 90 ഡിഗ്രിയാണ്, എന്നാൽ ഇത് ശരിയായ ഘടനയല്ല സ്ക്വയർ പ്ലാനർ മീഥേനിന്റെ ആകൃതിയല്ല ശരി, നിങ്ങൾ ചതുരാകൃതിയിലുള്ള പ്ലാനർ ആണെങ്കിൽ നിങ്ങൾ വരും. നാല് ഹൈഡ്രജനെ ഒരു തലത്തിൽ അങ്ങനെ ക്രമീകരിക്കുക, എന്നാൽ നിങ്ങൾ നാല് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളെ ഈ രീതിയിൽ ക്രമീകരിച്ചാൽ അത് കേന്ദ്ര കാർബൺ ആറ്റമാണ് ശരി

അങ്ങനെ നിങ്ങൾ രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റം ഒരു വിമാനത്തിൽ വയ്ക്കുകയും ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളിലൊന്ന് നിങ്ങളുടെ നേരെയും വയ്ക്കുകയും ഇത് രണ്ട് ഓസു ആണ്. ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളിൽ ഒന്ന് നിങ്ങളിൽ നിന്ന് അകലെയാണ്, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് അവയ്ക്കിടയിലുള്ള കോൺ 109.5 ഡിഗ്രി ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഈ ഘടനയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഒരു ചതുരാകൃതിയിലുള്ള പ്ലാനർ ജ്യാമിതി ചതുരാകൃതിയിലുള്ള പ്ലാനർ ആകൃതി ശരിയാണ് ഇത് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയാണ് , ഇത് മറ്റൊരു ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയാണ്, അവയ്ക്കിടയിലുള്ള കോൺ 90 ഡിഗ്രിയാണ് , അതേ ഇലക്ട്രോൺ മേഖലകൾക്ക് ഒരേ ആറ്റത്തിന് ഇവിടെ കോണിന്റെ അളവ് വർദ്ധിക്കുന്നു. 109.5 ഡിഗ്രി അതിനാൽ ആംഗിൾ ഉയർന്ന കോണാണ്, ആറ്റങ്ങൾ തമ്മിലുള്ള വികർഷണം കുറവാണ്, അതിനാൽ ഈ ഘടന മീഥേനിന് അനുകൂലമായ ഘടനയാണ് , ഈ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതിയുടെ ഈ പേരിന്റെ ആകൃതി ഒരു ടെട്രാഹെഡ്രോൺ ആണ് , ഈ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതിയുടെ പേര് ടെട്രാഹെഡ്രൽ ആണ്. ഒരു മോഡൽ ആഹ് സിസ്റ്റം ഉപയോഗിക്കുന്നത് ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ടെട്രാഹെഡ്രോണിന്റെ ആകൃതിയാണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാൻ കഴിയും, നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാൻ കഴിയുന്നത് പോലെ ഇവ ആകൃതിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ രീതിയിൽ നോക്കിയാൽ ശരി നിങ്ങൾ ഈ രീതിയിൽ നോക്കിയാൽ ഇതാണ് ഹൈഡ്രജൻ ഇതൊരു കാർബൺ ആറ്റം മിഡിൽ കാർബൺ ആറ്റമാണെന്നും ഇവയും ഇതും ഇവയും ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളുമാണ് ബോണ്ടഡ് ആയതിനാൽ ഇത് ഒരു ബോണ്ടാണ് , നാല്

ബോണ്ടുകളാണ് നാല് ബോണ്ടുകളാണ് ഇപ്പോൾ ശരി, അതിനാൽ ഈ ഹൈഡ്രജൻ അകലെയാണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാൻ കഴിയും നിങ്ങളിൽ നിന്ന്, ഈ രീതിയിൽ നൽകിയിരിക്കുന്നത് ശരിയാണ്, ഈ ഹൈഡ്രജൻ നിങ്ങളുടെ നേരെയാണ്, അത് ഈ രീതിയിൽ ഓകെ സോളിഡ് ലൈൻ നൽകുന്നു, ഈ രണ്ട് ശരിയും ഇതും ഈ ആറ്റങ്ങളും ഒരു തലത്തിലാണ് , അതിനാൽ നിങ്ങൾ അവയ്ക്കിടയിലുള്ള കോണിൽ നോക്കിയാൽ ശരിയാണ് ഇവിടെ ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് അത് 109.5 ഡിഗ്രി ആണെന്ന് കാണാൻ കഴിയും, അതിനാൽ അടിസ്ഥാനപരമായി ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ടെട്രാഗണൽ ഫാഷനിൽ ഒരു റേഞ്ച് റൂം ആഹ് മോളിക്യൂൾ ഉണ്ട്,
അങ്ങനെ ഒരു ടെട്രാഗണൽ രീതിയിലാണ്, അതിനാൽ രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങൾ തമ്മിലുള്ള കോൺ 109.5 ആണ്. കേന്ദ്ര കാർബൺ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും ഇലക്ട്രോണുകളുടെ നാല് മേഖലകൾ ക്രമീകരിക്കുന്നതിനുള്ള ഏറ്റവും മികച്ച ക്രമീകരണം ഇതാണ് , ഇതിനെ അപേക്ഷിച്ച് ഈ കോൺ 90 ഡിഗ്രി കൂടുതൽ വികർഷണം ഇവിടെ 109.5 ആണ്, അതിനാൽ വികർഷണം കുറവാണ്, തന്മാത്രയുടെ ഘടന ടെട്രാഹെഡ്രൽ ആണ്. ഈ തരത്തിലുള്ള അമോണിയയുടെ തന്മാത്ര നോക്കൂ , നിങ്ങൾ ആദ്യം ഇലകളുടെ ഡോട്ട് ഘടന എഴുതണം, ഇത് അഞ്ച് പ്ലസ് മൂന്ന് ആണ്, ഓകെ ആ ഫൈ , ഫൈയുടെ ഒരു വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ, മൂന്ന് പ്ലസ് എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഉമ്മയുടെ ആകൃതി വരയ്ക്കാം കേന്ദ്ര ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും അമോണിയ തന്മാത്രയുടെ ഏകദേശ രൂപം മൂന്ന് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റം വരയ്ക്കാൻ കഴിയും ശരി ആറ് ആറ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് ഒരു ബോണ്ട് രൂപീകരിക്കുന്നതിന് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ കൂടി രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ കൂടി ഉണ്ട്. സെൻട്രൽ ആറ്റം സെൻട്രൽ ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റത്തിലേക്ക് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ കൂടി ചേർക്കപ്പെടും, ഇപ്പോൾ ഒക്ടറ്റ് ഘടന സെൻട്രൽ നൈട്രജൻ ആറ്റം കൈവരിച്ചിരിക്കുന്നു, ഹൈഡ്രജനെ സംബന്ധിച്ചിടത്തോളം ഇത് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ മാത്രമാണ്, അതിനാൽ ഇത് ശരിയായ വിടവ് ഘടനയാണ് ഇപ്പോൾ എത്ര ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് മൂന്ന് ബോണ്ടിംഗ് ജോഡികളും ഒരു ഒറ്റ ജോഡിയും ഉണ്ട്, അതിനാൽ ആകെ നാല് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികൾ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ നാല് മേഖലകളാണ്, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ നാല് ഓകെ നാല് മേഖലകൾ എങ്ങനെ ക്രമീകരിക്കാം, ഇത്തരത്തിലുള്ള നാല് ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾക്ക് ഞങ്ങൾ കണ്ടത് പോലെ മികച്ച ക്രമീകരണം ഇതാണ് ഒരു ടെട്രാഹെഡ്രൽ ശരിയാണ് ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ കണ്ടത് , നിങ്ങൾ ടെട്രാഹെഡ്രൽ ഓകെ ഇട്ടാൽ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി ശരിയാണ്, അതിനാൽ അതിന് ഒരു ജോടിയുണ്ട്, അതുപോലെ നിങ്ങൾക്ക് വരയ്ക്കാം, ശരി ഒരു ജോഡി ഇവിടെ നിങ്ങളുടെ ഏക ജോഡി ഈ രീതിയിൽ കാണിച്ചിരിക്കുന്നു, ഇത് പരിക്രമണം ഉൾക്കൊള്ളുന്നു ഒരു ഏകാന്ത പരാബോള കൈമാറ്റം ഇപ്പോൾ ശരിയാണ്, അപ്പോൾ എന്താണ് ആകൃതി, ഈ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി എന്താണ് എന്ന് ഒരിക്കൽ കൂടി വിശദീകരിക്കാം, അതിനാൽ ഇത് ഒരു നൈട്രജൻ ആണ് ശരി ഇവ മൂന്നും ഹൈഡ്രജൻ ആണ് d ഇതൊരു ഒറ്റ ജോഡിയാണ്, ഇത് ഒറ്റ ജോഡിയായി പരിഗണിക്കുക , ഇതും ഇതും ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളും നമുക്ക് തുടരാം, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു അമോണിയ തന്മാത്രയുണ്ട്, അതിനാൽ ഇതാ അമോണിയ തന്മാത്ര ഇതാണ് നൈട്രജൻ ആറ്റം , ഇത് മൂന്ന് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റമാണ്, ഇതൊരു ഒറ്റ ജോഡിയാണ്, ഇത് ഒറ്റ ജോഡിയായി കണക്കാക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇവിടെ നിന്ന് ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഒരു രേഖയും വരച്ചാൽ ശരിയാണ്. ഒരു മുഖം സമാനമായി ഇവിടെയും ഇവിടെയും ഒരു മുഖം അതിനാൽ അത് ഇവിടെ രൂപം കൊള്ളുന്നു ഓകെ പ്ലെയിൻ ആറ്റം ട്രൈഗോണൽ ഉം ഒരു പ്ലാനർ ഓകെ ത്രികോണാകൃതി ഒരു ത്രികോണാകൃതി ഒരു ത്രികോണാകൃതിയായി മാറുന്നു, ഇപ്പോൾ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി ശരിയാണ് ഓ ഇപ്പോൾ ഇത് ഒരു ഓക്കേ ലോൺ ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകളാണ് തന്മാത്രയുടെ ആകൃതിയിൽ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ ഏക ജോഡി ഉൾക്കൊള്ളുന്ന സ്ഥാനം ഉൾപ്പെടുത്തരുത്, അതിനാൽ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി പറയാൻ ഇത് നീക്കം ചെയ്യണം , ശരിയാണ്, ഓ ലോൺ ജോഡി ഇലക്ട്രോണിന്റെ സ്ഥാനം പരിഗണിക്കരുത്. ഇത് അമോണിയ തന്മാത്രയാണെന്ന് ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും , അതിനാൽ ഈ അമോണിയ തന്മാത്രയെ ഈ അമോണിയത്തിന്റെ ആകൃതിയെ ത്രികോണ പിരമിഡൽ ആകൃതി എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇതിന് ഒരു ത്രികോണ പിരമിഡൽ ഉണ്ട് അതിനാൽ അമോണിയ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി ശരിയാണ് ട്രൈഗോണൽ പിരമിഡൽ കാരണം ഓക്കെ ആകൃതി ഇതുപോലെയാണ്, അതിനാൽ അമോണിയ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി നിങ്ങൾ പറയരുത്, ഈ സ്ഥലത്ത് ഒരു ആറ്റം ഉണ്ടെങ്കിൽ സ്ട്രാറ്റ ഹീറ്റർ ടെട്രാഹെഡ്രൽ ജ്യാമിതി വരും മീഥേൻ പോലെ നിങ്ങൾക്ക് നാല് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങൾ ഉണ്ട് അതിനാൽ അതിന്റെ ആകൃതി ശരിയാണ് ടെട്രാഹെഡ്രൽ എന്നാൽ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി പറയാൻ ലോൺ പാസ് ഓകെ ഉള്ള പ്രദേശം ഉൾപ്പെടുത്തരുത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആറ്റത്തിന്റെ സ്ഥാനങ്ങളെ മാത്രം അടിസ്ഥാനമാക്കി തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി പറയണം, അതിനാൽ അമോണിയയ്ക്ക് ആകൃതിയുടെ ആകൃതി ത്രികോണ പിരമിഡലാണ്. ഇതൊരു ത്രികോണ പിരമിഡലാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഇവിടെ ഒരു മുഖമാണ്, ഇവിടെ മറ്റൊരു മുഖം ഇവിടെ മറ്റൊരു മുഖം, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ത്രികോണ പിരമിഡൽ ആകൃതിയാണ്, ഇപ്പോൾ ശരിയാണ്, ഇപ്പോൾ ഇതാണ് ഉമ്മ പിന്നെ എന്താണ് ആംഗിൾ രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങൾക്കിടയിലുള്ള ആംഗിൾ 107 ഡിഗ്രി ആണെന്ന് കണ്ടെത്തി, അതിനാൽ ശരി നാല് പ്രദേശങ്ങളെ സംബന്ധിച്ചിടത്തോളം ശരിയാണ് ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ നാല് മേഖലകൾ ക്രമീകരിക്കാനുള്ള ഏറ്റവും നല്ല മാർഗം ടെട്രാഹെഡ്രയാണ്, എന്നാൽ കോൺ ഒരു പൂജ്യം ഏഴ് ആണെന്ന് കണ്ടെത്തി. ശരിയേക്കാൾ കുറവ് ഒന്ന് പൂജ്യം ഏഴ് എന്നത് ഒരു പൂജ്യം ഒമ്പത് പോയിന്റ് അഞ്ച് ഡിഗ്രിയിൽ കുറവാണ്, അതായത് ടെട്രാഹെഡ്രലിന് ഓകെ ടെട്രാഹെഡ്രൽ, അത് ടെട്രാഗോണലിനുള്ളതാണ്, അതിനാൽ കോൺ ഒരു പൂജ്യം ഏഴ് ആണ് എന്താണ് കാരണം, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഇവിടെ നിരീക്ഷിച്ച ആ താഴത്തെ കോണിനെ എങ്ങനെ വിശദീകരിക്കാൻ ഒരു കാരണമുണ്ട് ഒരു ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡിയും ഇലക്ട്രോണുകളുടെ ഏക ജോഡിയും തമ്മിലുള്ള വ്യത്യാസം

എന്താണെന്ന് നിങ്ങൾ പരിഗണിക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു സെൻട്രൽ കാർബൺ ആറ്റം എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ ch4 ശരി, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ബോണ്ടിംഗ് ജോഡികൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇവിടെ നാല് ബോണ്ടിംഗ് ജോഡികൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ അവയെല്ലാം തന്നെ. തത്തുല്യം, നിങ്ങൾ അമോണിയ എടുത്താൽ ശരി, നിങ്ങൾക്ക് മൂന്ന് ബോണ്ടിംഗ് ജോഡികളുണ്ട്, തുടർന്ന് ഒരു ഒറ്റ ജോഡിയുണ്ട്, ഇത് ഒരു ഒറ്റ ജോഡിയാണ്, അതിനാൽ ഇതാണ് നാല് ഇവിടെ മൂന്ന് ബോണ്ടിംഗ് ജോഡികൾ ഒരു ഒറ്റ ജോഡി ഇപ്പോൾ ഒറ്റ ജോടി ഇലക്ട്രോണും ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളും ഉൾക്കൊള്ളുന്ന വോളിയം തമ്മിലുള്ള വ്യത്യാസം എന്താണ് എന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും. കാർബണും ഹൈഡ്രജനും ശരിയാണെന്ന് നിങ്ങൾ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ, അത് ഗുണപരമായി വിശദീകരിക്കാം , ഒരു ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് , അത് ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഈ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ രണ്ട് ന്യൂക്ലിയസുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു രണ്ട് ന്യൂക്ലിയസുകൾ ഇവിടെ ഒരു ന്യൂക്ലിയസ് ഉണ്ട് മറ്റൊരു ന്യൂക്ലിയസ് അതിനാൽ ഇതാണ് ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ രണ്ട് അണുകേന്ദ്രങ്ങൾക്കിടയിൽ നീണ്ടുകിടക്കുന്നു , അതിന്റെ ഫലമായി അത് നേർത്തതായി മാറി, ഇത് നേർത്തതാണ്, അതിനാൽ ഇത്

അങ്ങനെയാണ്, ഇത് ശരിയാണ്, എന്നാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ജോഡി എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഈ ആറ്റവുമായി അതിന് ഒരു ലിങ്ക് ഉണ്ട് , ഇത് ആറ്റത്തിന്റെ കേന്ദ്രമാണ് ആറ്റം ഇതാണ് കേന്ദ്ര ആറ്റം ഇവിടെ ഒരു കേന്ദ്ര ആറ്റമാണ് ശരി, ഒറ്റ ജോടി അതിന്റെ സ്വന്തം ന്യൂക്ലിയസുമായി മാത്രമേ ബന്ധിപ്പിച്ചിട്ടുള്ളൂ എന്നാൽ എതിർ ദിശയിൽ ആറ്റമില്ല ഇവിടെ ആറ്റമില്ല അതിനാൽ a ഈ ഓക്കേ ലോൺ ജോഡി ഇലക്ട്രോൺ വലിച്ചെടുക്കുന്നില്ല അല്ലെങ്കിൽ പങ്കിട്ടില്ല, അതുകൊണ്ടാണ് ഇത് പങ്കിടാത്ത ഒറ്റ ജോഡി ശരിയാണ് , ഈ ന്യൂക്ലിയസിന് എതിർവശത്ത് ഉണ്ടാകാവുന്ന ന്യൂക്ലിയസാൽ ആകർഷിക്കപ്പെടുന്നില്ല, അതിനാൽ രണ്ട് ന്യൂക്ലിയസ് ഇല്ല ഇലക്ട്രോണുകളുടെ ഏക ജോഡിക്ക് ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഒരു ജോഡി ഇലക്ട്രോണിന് ഒരു um ഉണ്ട്, അതിനാൽ അത് എല്ലായിടത്തും സ്വതന്ത്രമായി ചലിപ്പിക്കുന്നു, അത് ശരിയാണ് , ശരി അത് തന്നെ,

അങ്ങനെ അത് കൂടുതൽ ഇടം പിടിക്കും. നിങ്ങളുടെ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ, ഇവിടെ ഒരു ന്യൂക്ലിയസ് ഉണ്ടെങ്കിൽ, ഈ ഒറ്റ ജോഡിയും ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ പാസ് പോലെ വലിച്ചുനീട്ടപ്പെടും, കാരണം ഇവിടെ ആറ്റം ന്യൂക്ലിയസ് ഇല്ല, കാരണം ന്യൂക്ലിയസ് ഇലക്ട്രോണുകളെ ആകർഷിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവിടെ ന്യൂക്ലിയസ് ഇല്ല. ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ കൂടുതൽ ഇടം പിടിക്കുന്നു , ശരി അതിന്റെ ഫലമായി ശരി, കാരണം അത് കൂടുതൽ ഇടം പിടിക്കുന്നു , ഒരു വികർഷണം ഉണ്ട്, അത് ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണുകളെ തള്ളുന്നു e ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണുകളെ താഴേക്ക് തള്ളുന്നു, അതിനാൽ um ഫലമായി ആംഗിൾ കുറവാണ് , അതാണ് അമോണിയയുടെ കാരണം ശരി അമോണിയ ആംഗിൾ ഓകെ ആണ് 1 0 7 നിങ്ങൾ ഒരു കാർബൺ എടുത്താൽ ശരിയാണ് ടെട്രാഹെഡ്രൽ ശരി ആംഗിൾ 1 0 ah ആണ് ഒൻപത് പോയിന്റ് അഞ്ച് ശരി ഒമ്പത് പോയിന്റ് അഞ്ച് അതിനാൽ ഇവിടെ എല്ലാം ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളാണ്, ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് ഓകെ um മൂന്ന് ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ഒരു ഒറ്റ ജോഡി ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഏക ജോഡി കൂടുതൽ ഇടം പിടിക്കുന്നതിനാൽ, കൂടുതൽ വികർഷണം ശരിയാണ്, അതിനാൽ വികർഷണം ഈ രീതിയിൽ ക്രമീകരിക്കാം ഒറ്റ ജോഡി ഒറ്റ ജോഡി വികർഷണം ഒറ്റ ജോടി ഒറ്റ ജോഡി ഓകെ ബോണ്ടിംഗ് ജോഡിയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ കൂടുതലാണ്, തുടർന്ന് ബോണ്ടിംഗ് ജോഡി ജോഡിയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇത് കൂടുതലാണ്, അതിനാൽ കേന്ദ്ര ആറ്റവുമായി രണ്ട് ഒറ്റ ജോഡികൾ ഘടിപ്പിച്ചിട്ടുണ്ടെങ്കിൽ ഏക ജോഡി ഒറ്റ ജോഡിക്ക് വികർഷണം ഏറ്റവും ഉയർന്നതാണ്. അവ ഏറ്റവും മികച്ചതാണ്, അതിനാൽ ഒറ്റ ജോഡി ഒറ്റ ജോഡി ശരി വികർഷണങ്ങൾ ലോൺ ജോഡി ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഏറ്റവും മികച്ചത് ഓകെ ബോണ്ടിംഗ് പാസുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇത് കുറവാണ്, ഇത് ഇപ്പോഴും ഉയർന്ന കോമ്പാണ് ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ബോണ്ടിംഗ് ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ പാസ് ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി വികർഷണം അതിനാൽ ശരി

അങ്ങനെ ബോംബ് ഇടത്തുനിന്ന് വലത്തോട്ട് വികർഷണം കുറയുന്നു ഇതാണ് ഏക ജോഡി ഒറ്റ ജോഡി വികർഷണമാണ് ഏറ്റവും വലിയ വികർഷണം അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു വികർഷണമുണ്ട്. ഇലക്ട്രോണിന്റെ ഏക ജോഡിക്കും ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികൾക്കും ഇടയിൽ ഒരു വികർഷണം ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഒരു ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇത് ഏറ്റവും മികച്ചതാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡിയാണ്, ഇത് ഒരു ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണാണ്, എന്നിരുന്നാലും ഒറ്റ ജോഡികൾക്കിടയിൽ വികർഷണമുണ്ട്. ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണാണ് ഏറ്റവും വലുത്, ഇത് ഈ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണുകളെ ഈ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണുകളെ താഴേക്ക് തള്ളുന്നു, അതിന്റെ ഫലമായി രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങൾ തമ്മിലുള്ള കോൺ ഒരു പൂജ്യം ഏഴ് ആണ്, ഇത് ഒരു പൂജ്യം ഒമ്പത് പോയിന്റ് അഞ്ച് അല്ല, ഇത് നാല് ആറ്റങ്ങളുടെ ടെട്രാഹെഡ്രൽ ക്രമീകരണത്തിന് സാധാരണമാണ്. ഇവിടെ കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും നിങ്ങൾക്ക് അമോണിയ ഉണ്ടെങ്കിലും നിങ്ങൾക്ക് നാല് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളുണ്ട്, കോൺ ഒരു പൂജ്യം ഏഴ് ആണ്, കാരണം ഏകാന്തമായ പി നൈട്രജൻ ആറ്റത്തിലെ വായു ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളെ താഴേക്ക് തള്ളുന്നു, ശരി q പറയുന്നു, ഇവിടെ മൂന്ന് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റത്തിന്റെ നാല് ഹൈഡ്രജൻ പരസ്പരം അടുത്ത് അടുക്കുന്നു, അതിന്റെ ഫലമായി ഒരു പൂജ്യം ഏഴ് മറഞ്ഞിരിക്കുന്ന രണ്ട് ആറ്റങ്ങൾക്കിടയിലുള്ള കോണും ആകൃതി ഒരു ത്രികോണവുമാണ് പിരമിഡൽ, ഇത് വ്യക്തമാകുമെന്ന് ഞാൻ പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു, അതിനാൽ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളും ഏകാന്ത പരാബോളകളും ഉൾക്കൊള്ളുന്ന വോളിയം തമ്മിൽ ഒരു വ്യത്യാസമുണ്ട്, ഇത് ഉപയോഗിച്ച് ഒരാൾക്ക് ആകൃതി പ്രവചിക്കാനും സാധാരണ പ്രതീക്ഷിക്കുന്ന മൂല്യവും തമ്മിലുള്ള കോണിലെ വ്യത്യാസം

വിശദീകരിക്കാനും കഴിയും. നിരീക്ഷിച്ച മൂല്യം ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ജലത്തിന്റെ ഒരു തന്മാത്ര ശരിയാണെന്ന് നോക്കാം , അതിനാൽ കേന്ദ്ര ആറ്റം ഓക്സിഡൈസ് ആറ്റമാണെന്നും അതിൽ ഒരു ഓകെ രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റം ഘടിപ്പിച്ചിട്ടുണ്ടെന്നും ഒരു ജോഡി ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിൽ രണ്ട് ഒറ്റ ജോഡികൾ ഉണ്ടെന്നും നിങ്ങൾക്കറിയാം. ഒറ്റ ജോഡി ഒറ്റ ജോഡി വികർഷണമാണ് ഞാൻ ഇവിടെ സൂചിപ്പിച്ചത് പോലെ ഏറ്റവും വലുത് അതിനാൽ ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിൽ രണ്ട് ഒറ്റ ജോഡികൾ കിടക്കുന്നു,
അങ്ങനെ മൊത്തം എത്ര ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് ജോഡികൾ നാല് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളുണ്ട് ശരി ഒരു ജോഡി രണ്ട് ജോഡി മൂന്നാം ജോഡി നാലാമത്തെ പായ്ക്ക് നാല് ഭാഗങ്ങളുണ്ട് നാല് ജോഡി ഇലക്ട്രോണിനെ ക്രമീകരിക്കാനുള്ള ഏറ്റവും നല്ല മാർഗം ഒരു ടെട്രാഹെഡ്രൽ ആണ്, അതിൽ ഓക്സിജൻ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി എന്താണ് എന്നതും ഉൾപ്പെടുന്നു. ഓക്സിജൻ തന്മാത്ര ഒരു ടെട്രാഹെഡ്രൽ അല്ല, ഇത് ഒരു ബെൻഡ് ഘടനയാണ് കോണീയ ഘടന ശരി വളവ് അല്ലെങ്കിൽ തന്മാത്രയുടെ കോണാകൃതി ഒരു കോണാകൃതിയാണ്, അതിനാൽ കോണീയമാണ്, അതിനാൽ രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങൾക്കിടയിലുള്ള കോൺ ഒരു പൂജ്യം നാല് പോയിന്റ് അഞ്ച് കോണാണെന്ന് കണ്ടെത്തി. ശരിയാണോ അതിന്റെ ഒരു പൂജ്യം രണ്ടിനും ഒരു പൂജ്യത്തിനും നാല് പോയിന്റ് അഞ്ച് ഡിഗ്രി കോൺ കുറവാണ്, അതിനാൽ ടെട്രാഹെഡ്രൽ കോണുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇത് ഇപ്പോഴും ശരിയാണ് അല്ലെങ്കിൽ അമോണിയയിൽ കാണപ്പെടുന്ന കോണുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇത് ഇപ്പോഴും ശരിയാണ്, ഇത് ഒരു പൂജ്യം ഏഴ് മാത്രമാണ്, ഇത് ഒരു പൂജ്യം ഏഴ് മാത്രമാണ്, കാരണം ഇതിന് ഒരു ഏകാന്തതയുണ്ട് ജോഡി എന്നാൽ വെള്ളത്തിൽ രണ്ട് ഒറ്റ ജോഡികൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഒറ്റ ജോഡി ഒറ്റ ജോഡി വികർഷണമാണ് ഏറ്റവും വലുത് , തൽഫലമായി ഇത് രണ്ട് ഒറ്റ ജോഡികളെയും തള്ളുന്നു, ബോണ്ടഡ് ഉം ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികൾ അടുത്തതായി വരുന്നു er അതിനാൽ ആംഗിൾ 104.5 ഡിഗ്രി ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ശരിയാണ്, അമോണിയയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ കോൺ 104.5 ശരിയാകുന്നത് എന്തുകൊണ്ടാണെന്ന് ശരിയായി മനസ്സിലാക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഈ രണ്ട് തന്മാത്രകൾ അമോണിയയും ജലവും തമ്മിൽ ഏകാന്ത ജോഡികളുടെ എണ്ണമോ പ്രദേശങ്ങളുടെ എണ്ണമോ തമ്മിൽ ബന്ധമുണ്ട്. ഇലക്ട്രോണിന്റെ കാര്യവും ഇവിടെ ഒരു പോലെ തന്നെയാണ് ഒരു ഒറ്റ ജോഡി ഒറ്റ ജോടി ഇടപെടലുകൾ വികർഷണവും അതുപോലെ തന്നെ ഏക ജോഡി ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി വികർഷണവുമാണ്, അതിനാൽ അമോണിയയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ജലത്തിൽ ആംഗിൾ കുറവാണ്, അതിനാൽ ഈ പരിഗണനകളിൽ നിന്ന് നമുക്ക് ശരിയാണെന്ന് പറയാൻ കഴിയും, ഈ വികർഷണങ്ങളിൽ നിന്ന് നമുക്ക് പ്രവചിക്കാം. നിങ്ങൾ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഇലക്ട്രോൺ മേഖലകളുടെ എണ്ണം എനിക്ക് പട്ടികപ്പെടുത്താനാകുമോ, നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോൺ മേഖലകളുടെ എണ്ണം ഉണ്ടെങ്കിൽ ക്രമീകരണം ശരിയാണ് . കുരങ്ങ് രേഖീയമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോണുകളുടെ മൂന്ന് മേഖലകളുണ്ടെങ്കിൽ ആകൃതി രേഖീയമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് നാല് ഇലക്ട്രോണുകളുടെ പ്രദേശങ്ങൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ, ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ നാല് മേഖലകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ ആകൃതി ത്രികോണാകൃതിയാണ് പിരമിഡാൽ ശരി എന്താണ്, കുറച്ച് കഴിഞ്ഞ് ഞങ്ങൾ അത് കാണും, നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ ആറ് മേഖലകളുണ്ടെങ്കിൽ ശരി, ആകൃതി അഷ്ടഹെഡ്രൽ ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ചുറ്റും ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ രണ്ട് മേഖലകളുണ്ടെങ്കിൽ ഈ തരത്തിലുള്ള കാര്യം ഓർമ്മിക്കേണ്ടതാണ് . കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന്റെ ആകൃതി തന്മാത്രയുടെ ആകൃതിയാണ് അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ മൂന്ന് മേഖലകളുണ്ടെങ്കിൽ തന്മാത്രയുടെ ജ്യാമിതി രേഖീയമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ നാല് മേഖലകളുണ്ടെങ്കിൽ ആ രൂപം ഒരു ത്രികോണ പ്ലാനറാണ്, നിങ്ങൾക്ക് അഞ്ച് ഉണ്ടെങ്കിൽ അത് ഒരു ടെട്രാഹെഡ്രലാണ് ട്രൈഗോണൽ ബൈപിരമിഡൽ മറ്റൊരു ആകൃതി സാധ്യമാണ് ശരി സ്ക്വയർ പിരമിഡൽ സ്ക്വയർ പിരമിഡൽ
അങ്ങനെയാണ് നമുക്ക് പിന്നീട് നോക്കാം അതിനാൽ അഞ്ച് ഇലക്ട്രോണിൽ um അഞ്ച് ഇലക്ട്രോൺ ക്രമീകരിക്കുന്നതിന് രണ്ട് വഴികളുണ്ട് സെൻട്രൽ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റുമുള്ള ഇലക്ട്രോൺ മേഖലകൾ ഒന്ന് ത്രികോണാകൃതിയിലുള്ള ബൈപിരമിഡൽ മറ്റൊന്ന് ചതുരാകൃതിയിലുള്ള പിരമിഡൽ ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് കുഴപ്പമില്ല, നമുക്ക് ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ അഞ്ച് മേഖലകൾ നോക്കാം, അതിനാൽ ഇതിനെ ട്രൈഗോണൽ ബൈപിരമിഡൽ ഓകെ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇതിനെ ട്രൈഗോണൽ പൈ പാരാമീറ്റർ എന്ന് വിളിക്കുന്നു. ഇങ്ങനെ വരച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു സെൻട്രൽ ഓകെ ആറ്റം ഉണ്ട് , ഉദാഹരണത്തിന് ഞാൻ ഒരു തന്മാത്ര എടുക്കട്ടെ pf ശരി phi സെൻട്രൽ ആറ്റമാണ് പാസ് പ്രസ്, തുടർന്ന് phi ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റം ഈ രീതിയിൽ വരയ്ക്കാം,
അങ്ങനെ സെൻട്രൽ ഫോസ്ഫറസ് ആറ്റത്തിൽ അഞ്ച് നേർത്ത വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു. അതായത് അഞ്ച് ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾ അല്ലെങ്കിൽ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ അഞ്ച് മേഖലകൾ ശരിയാണ്, ഇത് ഈ രീതിയിൽ ക്രമീകരിക്കാം, തുടർന്ന് തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി ഈ തന്മാത്ര ഒരു ത്രികോണ ബൈപിരമിഡലാണ്, ഇത് ഒരു ത്രികോണ ബൈപാമർ ആകൃതിയാണ്, അതിനാൽ ത്രികോണ ബൈപാമർ ആകൃതിയിലാണ് ഇവ. മൂന്ന് ആറ്റങ്ങൾ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് ഒരു തലത്തിലാണ് ഉള്ളത് കാരണം അവ ഒരു തലത്തിലും ഇവ രണ്ടും ഉള്ളതിനാൽ ഈ മൂന്നിനെ മധ്യരേഖാ തലം എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവ മൂന്ന് e ആറ്റങ്ങളെ ഇക്വറ്റോറിയൽ പ്ലെയിൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അത് ശരി ഭൂമധ്യരേഖാ തലം പോലെ വരയ്ക്കാൻ കഴിയുമെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും , തുടർന്ന് ഈ രണ്ട് ആറ്റങ്ങളും ഓകെ അക്ഷീയ ആറ്റങ്ങളാണ്, കാരണം ഇവ അക്ഷീയ സ്ഥാനങ്ങൾ ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇവ രണ്ട് തരം ക്രമീകരണമാണ്, ഒന്ന് പ്ലാനറിൽ ഉണ്ട്. മൂന്ന് ആറ്റങ്ങൾ ഒരു പ്ലാനർ ക്രമീകരണത്തിലാണ്, മറ്റൊരു രണ്ട് ആറ്റങ്ങൾ അക്ഷീയ സ്ഥാനത്താണ്, അതിനാൽ രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ രണ്ട് ആറ്റങ്ങൾക്കിടയിലുള്ള കോൺ നിങ്ങൾ ഇവിടെയും ഇവിടെയും എടുത്താൽ അവയ്ക്കിടയിലുള്ള കോൺ 120 ഡിഗ്രി ആണെന്ന് കരുതുക, അതിനാൽ ഇത് 120 ഡിഗ്രിയാണ്. നിങ്ങൾ ഈ ആറ്റത്തിനും ഈ ആറ്റത്തിനും ഇടയിലുള്ള ആംഗിൾ എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ അത് കുഴപ്പമില്ല, അത് 90 ഡിഗ്രി 90 ഡിഗ്രി

ആണ്, രണ്ട് തരം കോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ അഞ്ച് മേഖലകൾ ക്രമീകരിക്കാനുള്ള ഏറ്റവും നല്ല മാർഗമാണ്, മറ്റേതെങ്കിലും ക്രമീകരണം ശരിയാണ് ഉം, നിങ്ങൾ ശരി ചെയ്താൽ, അതിന് കൂടുതൽ വികർഷണങ്ങൾ ഉണ്ടാകും, അതിന്റെ ഫലമായി ഊർജ്ജം കൂടുതൽ ശരിയാകും, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ സാന്ദ്രതയുടെ ഫൈ മേഖലകൾ ഈ രീതിയിൽ ക്രമീകരിക്കുന്നതിന് മറ്റൊരു മാർഗമുണ്ട്. നിങ്ങൾക്ക് ആ ചതുരാകൃതിയിലുള്ള പിരമിഡൽ ആകൃതി ചതുരാകൃതിയിലുള്ള പിരമിഡാകൃതി ക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയും ,
അങ്ങനെ ഈ നാല് ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റങ്ങൾ ഒരു തലത്തിലാണ്, തുടർന്ന് അച്ചുതണ്ടിൽ സ്ഥിതി ചെയ്യുന്ന ഈ ഉം മുകളിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റം മാത്രമേ ഉള്ളൂ, അതിനാൽ ഈ വഴിയും നിങ്ങൾക്ക് ഇരുമ്പ് ചെയ്യാം. ഇതും നിങ്ങൾക്ക് ക്രമീകരിക്കാം എന്നാൽ താരതമ്യം ചെയ്യാം, അപ്പോൾ ഏത് ഘടനയാണ് ശരിയായ ക്രമീകരണം എന്നതാണ് ചോദ്യം, അതിനാൽ ഈ രണ്ട് ക്രമീകരണങ്ങളുടെയും ഊർജ്ജ മൂല്യം നോക്കിയാൽ ഊർജ്ജസ്വലമായി ഇത് ഇതിനെ അപേക്ഷിച്ച് അൽപ്പം കുറവാണ് , അതിനാൽ അവയിൽ മിക്കതും സംയുക്തങ്ങളൊന്നുമില്ല. കോർഡിനേഷൻ സംയുക്തങ്ങൾ ഒഴികെയുള്ള മിക്ക ഫൈ കോർഡിനേറ്റഡ് സംയുക്തങ്ങൾക്കും ഈ തരത്തിലുള്ള ട്രൈഗോണൽ ബൈപിരമിഡൽ ജ്യാമിതി മാത്രമേ ഉള്ളൂ. ഇതുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇത് അൽപ്പം കൂടുതലാണ്, അതിനാൽ നിരവധി തന്മാത്രകൾ ഉണ്ട് ഇത്തരത്തിലുള്ള ജ്യാമിതിയുടെ കാര്യത്തിൽ, അവയിൽ മിക്കവക്കും ഇത് മാത്രമേ ഉള്ളൂ, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ അഞ്ച് മേഖലകളുണ്ടെങ്കിൽ ഒരു കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും അഞ്ച് ആറ്റങ്ങൾ ക്രമീകരിക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു മാർഗമാണിത്, അതുപോലെ നിങ്ങൾക്ക് 6 ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുണ്ടെങ്കിൽ 6 ആണ് ഏറ്റവും നല്ല മാർഗം. അവയെ അഷ്ടഭുജാകൃതിയിൽ ക്രമീകരിക്കുക എന്താണ് അഷ്ടഭുജാകൃതിയിലുള്ള രൂപം ഇതാണ് അഷ്ടഭുജാകൃതിയിലുള്ള ആകൃതി ഇതാണ് നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാൻ കഴിയുന്നത് ഇത് ഒരു ആറ് ആറ്റങ്ങളുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കേന്ദ്ര ആറ്റമാണ്, അതിനാൽ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ആറ് ആറ്റങ്ങൾ ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നത് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും സെൻട്രൽ ആറ്റത്തിലേക്ക് , ഇത് ഒക്ടാഹെഡ്രൽ ഓകെയുടെ ഒരു ആഹ് ആകൃതിയാണ്, ഇത് നമ്മുടെ um ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ ആറ് മേഖലകൾ ഒരു കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും ക്രമീകരിക്കുന്നതിനുള്ള ഏറ്റവും നല്ല മാർഗമാണ്, മറ്റേതെങ്കിലും ക്രമീകരണം ശരിയാണ്, അത് ഉയർന്ന ഊർജ്ജ നിലയിലേക്ക് നയിക്കും. അനുകൂലമല്ലാത്തതിനാൽ കൂടുതൽ വികർഷണം ഉണ്ടാകും, അതിനാൽ ഒരു കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ ആറ് മേഖലകൾ ക്രമീകരിക്കാനുള്ള ഏറ്റവും നല്ല മാർഗമാണിത് , ഇവിടെ ശരി, അതിനാൽ ഈ നാല് ആറ്റങ്ങളും ശരിയാണ്. നിങ്ങളുടെ ആറ്റങ്ങൾ ഒരു തലത്തിലാണ്, ഇവ രണ്ടും അക്ഷീയ സ്ഥാനത്താണ്, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് കുറച്ച് തന്മാത്രകൾ കൂടി നോക്കാം, അതിനാൽ ഇത്തരത്തിലുള്ള സൾഫർ ടെട്രാഫ്ലൂറൈഡ് തന്മാത്രകൾ നോക്കാം, ഇപ്പോൾ ആദ്യത്തെ ജോലി ഇല ഡോട്ട് ഘടന വരയ്ക്കുക എന്നതാണ് സൾഫറിന് ആറ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉള്ളതിനാൽ ഇത് ശരിയാണ് ഓക്സിജൻ ഗ്രൂപ്പായ ആറ് പ്ലസ് നാല് ഏഴ് ഏഴ് ഫ്ലൂറൈഡിന്റെ ഒരു വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ആകെ 32 ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, ക്ഷമിക്കണം , ആകെ 34 ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, നിങ്ങൾക്ക് 34 ഇലക്ട്രോണുകൾ 34 വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് കഴിയും ഏകദേശ ജ്യാമിതി ശരി, നിങ്ങൾക്ക് സൾഫർ കേന്ദ്ര ആറ്റം ക്രമീകരിക്കാം, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കേന്ദ്ര സൾഫർ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും നാല് ഫ്ലൂറിനുകൾ വരയ്ക്കാം,
അങ്ങനെ നാല് ബോണ്ടുകൾ വരയ്ക്കുന്നു, അതിനാൽ എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ എട്ടിന് താഴെയായി പോകുന്നു, അതിനാൽ ബാക്കിയുള്ളത് 26 ഇലക്ട്രോണുകളാണ് കേസിൽ 76 ഇലക്ട്രോണിനെ ഈ രീതിയിൽ ക്രമീകരിക്കാം 6 പ്ലസ് 6 പ്ലസ് 18 പ്ലസ് 6 ശരി
അങ്ങനെ 24 ഇലക്ട്രോണുകൾ പോയി, മൈനസ് 24 ഇലക്ട്രോൺ ശേഷിക്കുന്നു
അങ്ങനെ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ സെനിലേക്ക് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ചേർക്കണം ട്രൽ ആറ്റം അതിനാൽ um തെർമൽ ആറ്റങ്ങളുടെ ഒക്റ്ററ്റ് നിറച്ചതിന് ശേഷം ശേഷിക്കുന്ന ഇലക്ട്രോണുകൾ ചേർക്കണം അല്ലെങ്കിൽ അവശേഷിക്കുന്ന ഇടത് അല്ലെങ്കിൽ ഇലക്ട്രോണുകൾ കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് നൽകണം, അതിനാൽ ഇത് ശരിയായ ഇല ഡോട്ട് ഘടനയാണെന്ന് പറയാം, ഓക്കേ ഇത് കേന്ദ്ര ആറ്റമാണെങ്കിലും ഒക്ടറ്റ് റൂൾ അനുസരിക്കുന്നില്ല ശരി, അതിനാൽ അത് ശരി കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണത്തെ കവിയുന്നു, അതിനാൽ ഏത് വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ലഭ്യമാണോ അത് ഉപയോഗിച്ച് ഞങ്ങൾ ഈ ആറ്റങ്ങൾക്ക് ചുറ്റും ഇലക്ട്രോൺ ക്രമീകരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ മുതൽ ഇപ്പോൾ വരെ എത്ര ജോഡി ബ്ലോക്ക് ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി പറയുക, നിങ്ങൾ ഇലക്ട്രോണിന്റെ ജോഡികളുടെ എണ്ണം അല്ലെങ്കിൽ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാലിന്റെ മേഖലകളുടെ എണ്ണം നോക്കേണ്ടതുണ്ട്,
അങ്ങനെ നാല് ബോണ്ടിംഗ് ജോഡികളുണ്ട് , ആകെ ഒരു ജോഡി ഒരു ഒറ്റ ജോഡി ഉണ്ട്, ഓകെ ഏരിയകൾ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത ഫൈ പ്രദേശം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോണുകളുടെ സാന്ദ്രതയുടെ ഒരു ഫൈ മേഖലയുണ്ടോ എന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാമെങ്കിൽ , മികച്ച ക്രമീകരണം ട്രൈഗോണൽ ബൈപിരമിഡൽ ഓകെ ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ആ ട്രൈഗോണൽ ബൈപ്രിമൽ ജിയോം വരയ്ക്കാം ഈ രണ്ട് ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റങ്ങളും അച്ചുതണ്ട സ്ഥാനങ്ങളായും ഇവ രണ്ടും മധ്യരേഖാ രേഖയായും നിങ്ങൾ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ , ഒറ്റ ജോഡിയെ മധ്യരേഖാ സ്ഥാനങ്ങളിൽ ഇടുക . ട്രൈഗോണൽ ബൈപിരമിഡൽ ക്രമീകരണം കാരണം നിങ്ങൾക്ക് സെൻട്രൽ സൾഫർ ആറ്റത്തിന് ചുറ്റുമുള്ള കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിന് ചുറ്റും ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ നാല് അഞ്ച് മേഖലകളുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു സൾഫർ ആറ്റമാണ്, തുടർന്ന് നാല് ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റങ്ങളുണ്ട്, നമുക്ക് അവയെ ക്രമീകരിക്കാം, ഒരു ഏക പരാബോളിക് ഉത്തരം ശരിയാണ്, അതിനാൽ രണ്ട് വഴികളുണ്ട് നിങ്ങൾക്ക് അത് ക്രമീകരിക്കാം , അതിനാൽ ഒറ്റ ജോഡിയെ മധ്യരേഖാ തലത്തിൽ ഇടാം, അതിനാൽ ഇത് മധ്യരേഖയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഫ്ലൂറിൻ ഫ്ലൂറിൻ ആണെന്നും ഇത് ഫ്ലൂറിൻ ആണെന്നും നിങ്ങൾ കരുതുന്നുവെങ്കിൽ ഇത് ഫ്ലൂറിൻ ആണ്, അതിനാൽ

നാല് ഫ്ലൂറിനുകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഒറ്റ ജോടി ഇടാം മധ്യരേഖാ തലത്തിൽ, അതിനാൽ ഇത് മധ്യരേഖയാണ്, കാരണം ഇതാണ് മധ്യരേഖാ തലം ശരി ത്രികോണം എന്റെ പിരമിഡൽ ഈ ഭൂമധ്യരേഖാ തലം അതിനാൽ രണ്ട് ഫ്ലൂറിനുകൾ രണ്ട് ഫ്ലൂറിനുകൾ അവശേഷിക്കുന്നു g ഒന്ന് ഈ സ്ഥാനത്ത് ഒറ്റ ജോഡികൾ ഉൾക്കൊള്ളുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഏക ജോഡിയെ മധ്യരേഖാ സ്ഥാനത്ത് വയ്ക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയുന്ന മറ്റൊരു വഴിയുണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഘടന വരയ്ക്കാൻ കഴിയും. ഈ സൾഫർ ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇതുപോലെ വരയ്ക്കാം, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഒറ്റ ജോഡിയാണ് , ഫ്ലൂറിൻ ഫ്ലൂറിൻ, ഫ്ലൂറിൻ, ഫ്ലൂറിൻ എന്നിവ നിങ്ങൾക്ക് വരയ്ക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ മേഖലയിൽ ലോൺ ജോഡി ക്രമീകരിക്കാൻ രണ്ട് വഴികളുണ്ട്, ശരി , വായ്പ ജോഡി ശരിയാണ് ഇതൊരു ലോൺ ജോഡിയാണ്, അതിനാൽ ഇവിടെ ഇതിനെ ലോൺ ജോഡി എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങളുടെ ലോൺ ജോഡി മധ്യരേഖാ സ്ഥാനത്താണ്, ഈ ഘടനയിൽ ഏക ജോടി അക്ഷീയ സ്ഥാനത്താണ്, അതിനാൽ ഇവിടെ അച്ചുതണ്ട് സ്ഥാനങ്ങൾ ഇവയ്ക്കിടയിൽ നിങ്ങൾക്ക് ക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയുന്ന രണ്ട് വഴികളാണ് ഇപ്പോൾ ഈ രണ്ട് ഘടനകൾക്കിടയിൽ എന്താണ് യഥാർത്ഥ ആഹ് ഘടന അല്ലെങ്കിൽ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി എന്താണ്, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് വികർഷണം കാണേണ്ടതുണ്ട്, നിങ്ങൾക്ക് വികർഷണത്തെ അടിസ്ഥാനമാക്കി തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി പ്രവചിക്കാൻ കഴിയും ഈ സ്ഥാനത്ത് ഏക ജോഡി, അതായത് മധ്യരേഖാ സ്ഥാനമായ ഏക ജോഡി, ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോടിയാൽ അലയടിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇതൊരു ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡിയാണ്, അതിനാൽ ഇതാണ് ആറ്റം ഇതാണ് ആറ്റം നിങ്ങൾക്ക് ബോണ്ട് ഉണ്ട്, ബോണ്ട് എന്നാൽ ഇലക്ട്രോണുകൾ അവിടെ ഉണ്ടെന്ന് ഇലക്ട്രോൺ അലയടിക്കും ഈ പ്രദേശത്ത് ഇലക്ട്രോൺ ഉള്ളതിനാൽ അത് ഒറ്റ ജോഡിയാണ്, അതിനാൽ ഇവിടെയും ഇവിടെയും തമ്മിൽ ഒരു വികർഷണമുണ്ട്, അതിനാൽ ഇവിടെയും ഇവിടെയും 90 ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് 90 ആണ്, അതുപോലെ തന്നെ ഈ ഒറ്റ ജോഡി ഈ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോടിയാൽ അലയടിക്കുന്നു. ഒരു ഫ്ലൂറിൻ ആണെങ്കിൽ ഒരു ഫ്ലൂറിൻ ഉണ്ട്, അതിനാൽ മറ്റൊരു 90 ഡിഗ്രി ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഘടന ഉണ്ടെങ്കിൽ കുഴപ്പമില്ല , ഏക ജോഡി ഭൂമധ്യരേഖാ സ്ഥാനത്ത് അധിനിവേശം ചെയ്യുന്ന ഒരു ഘടന നിങ്ങൾക്ക് ഉണ്ടെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് 2 90 ഡിഗ്രി വികർഷണങ്ങൾ ഉണ്ടാകും ശരി 90 ഡിഗ്രി വ്യക്തികൾ എത്ര എണ്ണം ഉണ്ടെന്ന് നോക്കാം ഈ ഘടനയിൽ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് ഒരു ചതുരാകൃതിയിലുള്ള ത്രികോണ ബൈപിരമിഡൽ ജ്യാമിതിയാണ് എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ , ഈ ഘടനയ്ക്കായി നിങ്ങൾ ഇതിൽ ഉൾപ്പെടുത്തിയിരിക്കുന്നത് ഇതാണ്, നിങ്ങൾ ഒറ്റ ജോടി ഇട്ടാൽ ഇതൊരു ഏക ജോഡിയാണെന്ന് നിങ്ങൾ കരുതുന്നു. ഇവിടെ ഒറ്റ ജോടി ഇതിലെ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോടിയാൽ അലയടിക്കുന്നു, ഈ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണിൽ നിന്ന് ഒരു വികർഷണമുണ്ട്, അതിനാൽ ഈ ഒറ്റ ജോഡിക്ക് 390 ഡിഗ്രി ഉം വികർഷണം അനുഭവപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഇതിന് 390 ഡിഗ്രി വികർഷണമുണ്ട്, പക്ഷേ ഈ ഘടനയ്ക്ക് ഉണ്ട് രണ്ട് തൊണ്ണൂറ് ഡിഗ്രി രണ്ട് തൊണ്ണൂറ് ഡിഗ്രി വികർഷണം ശരി രണ്ട് തൊണ്ണൂറ് ഡിഗ്രി വികർഷണങ്ങൾ അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ഘടന തിരഞ്ഞെടുക്കണം ഉം ശരി, വികർഷണങ്ങളെ അടിസ്ഥാനമാക്കി 90 ഡിഗ്രിയിൽ കുറവുള്ള ഘടനയാണ് നല്ലത് അല്ലെങ്കിൽ ഇഷ്ടപ്പെട്ട ഘടനയാണ്, അതിനാൽ ഇവ രണ്ടിനും ഇടയിലാണ് ഈ ഘടന 390 ഡിഗ്രി വികർഷണങ്ങളുള്ള ഈ ഘടനയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ 290 ഡിഗ്രി വികർഷണം അടങ്ങിയിരിക്കുന്നതിനാൽ അനുകൂലമായ ഒരു ഘടന, അതിനാൽ വികർഷണം കൂടുതലാണ്, കാരണം ഒറ്റ ജോഡിയും ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡിയും തമ്മിൽ കൂടുതൽ വികർഷണം ഉള്ളതിനാൽ താരതമ്യേന കുറവ് ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ വികർഷണം ശരിയാണ്. ജോടി വികർഷണങ്ങൾ ഇപ്പോൾ അവയുടെ ആകൃതി എന്താണ് m അതെ നിങ്ങൾക്ക് നാല് ഉണ്ട് അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ക്രമീകരിക്കാം ഇത് പോലെയുള്ള കാര്യങ്ങൾ ശരി, ഒറ്റ ജോഡി ഇത് ഒരു ഒറ്റ ജോഡിയാണ്, പിന്നെ നിങ്ങൾക്ക് ഇതുപോലുള്ള ക്രമീകരണം ഉണ്ട് ,

അങ്ങനെ ഒറ്റ ജോഡി , പിന്നെ ഓകെ ലോൺ ജോഡി, പിന്നെ നിങ്ങൾക്ക് നിങ്ങളുടെ ഫ്ലൂറൈഡ് ഓകെ, ഈ രണ്ട് ഘടനകൾക്കിടയിൽ ഏത് ഘടനയാണ് തന്മാത്രയുടെ ശരിയായ ആകൃതി? ഘടനയാണോ തന്മാത്രയുടെ ശരിയായ ഘടനയുടെ ആകൃതി ഇതാണ്, കാരണം ഇതിന് 290 ഡിഗ്രി വ്യക്തിയുണ്ട്, ഇവിടെ മൂന്ന് 90 ഡിഗ്രി വികർഷണങ്ങളുണ്ട്, ഇതാണ് ശരിയായ ഘടന സ്വഭാവം അപ്പോൾ ആകൃതി um ആയിരിക്കണം, തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി ആയിരിക്കണം ആറ്റത്തിന്റെ ക്രമീകരണത്തെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ളത് ഒറ്റ ജോടിയുടെ ക്രമീകരണത്തെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയല്ല, അപ്പോൾ ഈ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതിയെ സീസോ സീ സോ ഷേപ്പ് ഓകെ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഷേപ്പ് സീസോ ക്രമീകരണം എന്താണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും,

അങ്ങനെ ഓകെ ജ്യാമിതിയുടെ സീസോ ക്രമീകരണം എന്താണെന്ന് ഈ ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റങ്ങളുടെ ക്രമീകരണത്തെ അടിസ്ഥാനമാക്കി, ഈ ഏക ജോഡിയെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയല്ല, നമുക്ക് മറ്റൊരു തന്മാത്ര നോക്കാം ഓകെ vr f3 ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഘടനയുടെ വര കണ്ടെത്തേണ്ടതുണ്ട് തന്മാത്രയുടെ പുനർ, അതിനാൽ ബോറോൺ ബോറോൺ ബ്രോമിന് ഒരു വാലൻസ് ഇലക്ട്രോൺ ഏഴ് പ്ലസ് മൂന്ന് ആയി ഏഴ് ഓകെ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ആകെ 2128 ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് വാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ, അതിനാൽ അവയെ ഓകെ ക്രമീകരിക്കുക, അതിനാൽ ആറ് ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ആറ് മൈനസ് ഇരുപത്തിരണ്ട്

അങ്ങനെ നിങ്ങൾക്ക് അവയെ ക്രമീകരിക്കാം.

അങ്ങനെ 18 കൾ പോയി

അങ്ങനെ അവശേഷിക്കുന്നു അതിനാൽ നാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇവിടെ കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിലേക്ക് നാല് ഇലക്ട്രോണുകൾ ചേർക്കണം , ഇവിടെ ഇപ്പോൾ ഇത് ഒരു ലൂയിസ് ഡോട്ട് ഘടനയാണ് brf3 ഇപ്പോൾ തന്മാത്രയുടെ ആകൃതി എന്താണ് ഇപ്പോൾ കേന്ദ്ര ആറ്റത്തിൽ രണ്ട് ഒറ്റ ജോഡികൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു ഒരു ഒറ്റ ജോഡി ആണ് ഇത് മറ്റൊരു ഒറ്റ ജോഡി ആണ്,

അങ്ങനെ ആകെ എത്ര ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ഓകെ അഞ്ച് ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾ അഞ്ച് ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾ അഞ്ച് ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾ അതായത് അഞ്ച് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇലക്ട്രോണുകളുടെ അഞ്ച് മേഖലകൾ ക്രമീകരിക്കാനുള്ള ഏറ്റവും നല്ല മാർഗം സാന്ദ്രത പിരമിഡാൽ ത്രികോണാകൃതിയിലുള്ള ബൈപാരാമീറ്ററാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ബ്രോമിൻ ആഹ് മധ്യഭാഗത്ത് ക്രമീകരിച്ച് മൂന്ന് ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റത്തിന്റെ രണ്ട് പ്രവാഹം ഈ രീതിയിൽ ക്രമീകരിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഓകെ, ടി ഇത് ഒരു ട്രൈഗോണൽ ബൈപിരമിഡലാണ്, അതിനാൽ ഇതൊരു ഒറ്റ ജോഡിയാണ്, ഇത് ഒറ്റ ജോഡിയാണ്, കാരണം ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുടെ അഞ്ച് മേഖലകളുണ്ട്, അതിനാൽ അഞ്ച് പ്രദേശങ്ങൾ ലഭിച്ചാലുടൻ ഒന്ന് മികച്ച ആകൃതിയിൽ ത്രികോണ ബൈപിരമിഡലാണ് അതിനാൽ നിങ്ങൾ വരയ്ക്കുക ഇതിനുള്ള ഏറ്റവും നല്ല ഘടന ഏതാണെന്ന് നോക്കാനുള്ള ഏറ്റവും നല്ല മാർഗമാണ് ഇപ്പോൾ ഏകദേശ ഘടന , അതിനാൽ ഞാൻ ഈ ഘടനയിൽ ഭൂമധ്യരേഖാ തലത്തിൽ ഒറ്റയ്ക്ക് കടന്നുപോകാൻ കഴിയും , ഈ രീതിയിൽ ഒറ്റ ജോഡി ഇവിടെയുണ്ട്. ആക്സിയൽ പൊസിഷനുകൾ നിങ്ങൾക്ക് ഈ രീതിയിൽ ക്രമീകരിക്കാം ശരി
അങ്ങനെ ഒറ്റ ജോഡി ശരി
അങ്ങനെ ഈ ഘടനയിൽ രണ്ട് ഒറ്റ ജോഡികൾ ഈ ഘടനയിൽ മധ്യരേഖാ സ്ഥാനത്താണ് ഏക ജോഡികൾ ഈ ഘടനയിൽ ട്രയോ ട്രൈഗോണൽ പൈ പാരാമീറ്ററിന്റെ അച്ചുതണ്ട് സ്ഥാനങ്ങളിലാണ് ഒരു ഒറ്റ ജോഡി മധ്യരേഖാ തലത്തിൽ മറ്റൊരു ഒറ്റ ജോടി അക്ഷീയ സ്ഥാനത്താണ് ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളെയോ ഇലക്ട്രോൺ ജോഡികളെയോ ബന്ധിപ്പിച്ച് വികർഷണങ്ങളുടെ അനുഭവം നോക്കേണ്ടതുണ്ട്. ഘടന ശരി ഇവിടെ ഒറ്റ ജോഡി ഒറ്റ ജോടി വികർഷണമാണ് ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് ഉള്ളതിൽ വച്ച് ഏറ്റവും വലിയ ജോഡി, ഈ ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോടി കൊണ്ട് ഒറ്റ ജോഡിയെ രണ്ടായി അലയടിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവിടെ ഒന്ന് ഉണ്ട് തൊണ്ണൂറ്റി രണ്ട് തൊണ്ണൂറ് ഡിഗ്രി ഉണ്ട് അതിനാൽ ഇതിന് രണ്ട് തൊണ്ണൂറ് ഡിഗ്രി വികർഷണങ്ങളുണ്ട്. നിങ്ങൾ ഇതൊന്ന് നോക്കൂ ശരി ഈ ഒറ്റ ജോടി ബോണ്ടിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ജോടി വഴി അലയടിക്കുന്നു, അതിനാൽ ആംഗിൾ `ah 90` ആണ്, അതിനാൽ ഇവിടെയുള്ളത് ഇതാ, അതുപോലെ ഇവിടെ ഓകെ ഈ ഒറ്റ ജോഡിക്ക് സമാനമായി ഈ ഒറ്റ ജോഡിക്ക് മൂന്ന് ഉണ്ട് സി
അങ്ങനെ നിങ്ങൾ ഇത് നോക്കിയാൽ ആറ് തൊണ്ണൂറ് ഡിഗ്രി വികർഷണങ്ങൾ ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഈ ഒറ്റ ജോഡി ശരിയാണ് ഈ ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റം 290 ഡിഗ്രി അലയടിക്കുന്നു, തുടർന്ന് ഈ ഏക ജോഡി ഈ ഏക ജോഡി അലയുന്നു, അതിനാൽ മൂന്ന് തൊണ്ണൂറ് ഡിഗ്രി ഉണ്ട് ഇതിന് മൂന്ന് തൊണ്ണൂറ് ഡിഗ്രി ഉണ്ട് ഒന്ന് 690 ഡിഗ്രി വികർഷണങ്ങൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഏത് ഘടനയ്ക്ക് വികർഷണങ്ങൾ കുറവാണ്, ഈ ഘടനയ്ക്ക് 90 ഡിഗ്രി വികർഷണങ്ങളുടെ എണ്ണം കുറവാണ്, അതിനാൽ ഇത് തന്മാത്രയുടെ ആകൃതിയാണ്, ഇപ്പോൾ ആകൃതിയിലുള്ള ആകൃതിയാണ് ഇതിനെ വിളിക്കുന്നത് ആകൃതിയിൽ ടി ആകൃതി ശരിയാണ്, അതിനാൽ ടി ആകൃതിയാണ് ഓകെ എന്നത് തന്മാത്രയുടെ ഘടനയ്ക്ക് നൽകിയിരിക്കുന്നത് മൂന്ന് ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റങ്ങളുടെ ക്രമീകരണത്തെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയാണ്, അല്ലാതെ ലോൺ പാസിന്റെ ക്രമീകരണം കൊണ്ടല്ല . ഈ `brf3` യുടെ യഥാർത്ഥ ഘടന ഏക ജോഡി ഒറ്റ ജോഡി വികർഷണങ്ങൾ ഒറ്റ ജോഡിയെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ളതാണ് ഇവിടെ നിന്ന് ഇങ്ങോട്ട് 120 ഡിഗ്രി ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഏക ജോഡിയെ യഥാർത്ഥ സ്ഥാനത്ത് വെച്ചാൽ അത് പരസ്പരം വളരെ അകലെയാണ്, കോൺ 90 ഡിഗ്രിയാണ്, അതിനാൽ ഏക ജോഡിയെ സ്ഥാപിക്കാനുള്ള ഏറ്റവും നല്ല മാർഗം മധ്യരേഖാ തലമാണ് , അത് താഴത്തെ ഘടന നൽകുന്ന മധ്യരേഖാ തലത്തിലാണ്. ഊർജം, അതുകൊണ്ടാണ് ഈ `brf3` യുടെ ആകൃതി `t-`ആകൃതിയിലുള്ളത് ശരി അതിന്റെ ആകൃതിയാണ്, കാരണം ഇത് ശരിയാണെന്ന് തോന്നുന്നു, ഇത് ഒരു ടെർമിനൽ ആണ്, ഇത് മറ്റൊരു ടെർമിനൽ ആറ്റമാണ്, മറ്റൊരു ടെർമിനൽ ആറ്റമാണ് ഇത് മധ്യ ആറ്റം അതിനാൽ അതിന്റെ ഒരു ടി ആകൃതി നന്ദി