

காலை வணக்கம் இதுவரை நாம் இலைப்புள்ளி அமைப்புகளை எப்படி வரைய வேண்டும் என்று பார்த்தோம் , நான் முன்பு குறிப்பிட்டது போல் லீவ் அமைப்பில் இருந்து மூலக்கூறின் வடிவத்தை எப்படி கூறுவது அல்லது கணிக்க முடியாது என்பது தெளிவாகிறது. மூலக்கூறின் வடிவத்தை நீங்கள் கூறலாம், அது ஒரு கோளம் அல்லது செவ்வக அல்லது சதுரம் என்று நீங்கள் பொருளைப் பார்த்தால் நீங்கள் அதைச் சொல்லலாம் ஆனால் மூலக்கூறுகளை நம் நிர்வாகக் கண்ணால் பார்க்க முடியாது பிறகு எப்படி um வடிவத்தை பார்ப்பது அதன் வடிவம் என்ன என்பதைச் சொல்ல, இன்னும் செய்ய முடியும், ஒரு சிறந்த ஸ்பெக்ட்ரோஸ்கோபிக் முறை மூலம் மூலக்கூறின் வடிவத்தைக் கண்டுபிடிக்க முடியும், மற்றொரு முறை ஒற்றை படிக எக்ஸ்ரே டிஃப்ராக்டிவ் முறை, அந்த விஷயங்களை நாம் பார்க்கப் போவதில்லை. இங்கே ஆனால் எவ்வாறாயினும், vs vs vs ep அல்லது மாதிரி எனப்படும் மாதிரியைப் பயன்படுத்தி மூலக்கூறின் வடிவத்தை ஒருவர் சொல்ல முடியும், இது ஒரு சமநிலை வெடல் எலக்ட்ரான் ஜோடி விரட்டல் மாதிரி எலக்ட்ரான் ஜோடி விரட்டல் மாதிரி என்று அழைக்கப்படுகிறது , எனவே இந்த மாதிரியைப் பயன்படுத்தி மூலக்கூறின் வடிவத்தை கணிக்க முடியும். இந்த மாதிரியின் பின்னணியில் உள்ள கொள்கை என்ன என்றால், வாலென்சியா எலக்ட்ரான் ஜோடி விரட்டல் என்ற தலைப்பிலிருந்து நீங்கள் இரண்டு எலக்ட்ரான்களை எடுத்துக் கொண்டால், அவை ஒன்றையொன்று விரட்டுகின்றன, ஏனெனில் இரண்டு எலக்ட்ரானின் சார்ஜ் ஒன்றுதான், எனவே அவை ஒன்றையொன்று அணுகும் போது ஒரே மின்னூட்டம் இருப்பதால், அவை ஒன்றுடன் ஒன்று நெருக்கமடையாது, அதனால் எலக்ட்ரான் ஜோடி என்பது ஒரு ஜோடி எலக்ட்ரான் பிணைப்பை உருவாக்குவதில் ஈடுபட்டுள்ளது. ஒரு அணுவின் வேலன்ஸ் வெடல்லில் எலக்ட்ரான் ஜோடிகளுடன் எந்த எலக்ட்ரான் ஜோடி விரட்டும் எலக்ட்ரான் ஜோடி விரட்டும் அதனால்தான் சரி நாம் அந்த மூலக்கூறின் வடிவத்தைச் சொல்லப் போகிறோம் அல்லது அவற்றின் அடிப்படையில் மூலக்கூறின் வடிவத்தைக் கணிக்கப் போகிறோம் . எலக்ட்ரான் ஜோடிகள் வேலன்ஸ் வெடல்லில் உள்ளன, அதனால்தான் இந்த மாதிரி வேலன்ஸ் வெடல் எலக்ட்ரான் ஜோடி விரட்டும் மாதிரி என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே நீங்கள் எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் ஒரு பகுதியை எடுத்துக் கொண்டால் சரி எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் பகுதி அதாவது இங்கே ஆம் சரி பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகள் சரி, எனவே எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் பகுதி என்பது சரி, அதாவது இது பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகளுக்கு சமம், பின்னர் உங்களிடம் தனி ஜோடி உள்ளது சரி தனி ஜோடிகள் உங்களிடம் தனி ஜோடிகள் அல்லது பகிரப்படாத எலக்ட்ரான்கள் இருந்தால் நீங்கள் ஒரு மூலக்கூறை எடுத்துக்கொள்கிறீர்கள், அது சுற்றிலும் நன்றாக இருக்கிறது, எனவே உங்கள் மையத்தில் உம் முனைய அணுக்களால் சூழப்பட்ட ஒரு மைய அணு உள்ளது , அவை மத்திய அணுவுடன் பிணைப்பதன் மூலம் இணைக்கப்பட்டுள்ளன, எனவே ஒவ்வொரு பிணைப்பும் இரண்டு எலக்ட்ரான்களைக் கொண்டுள்ளது, மேலும் மைய அணு ஒரு தனிமையைக் கொண்டிருக்கும். பாஸ் அதனால் அவற்றுள் ஒரு விரட்டல் உள்ளது எனவே பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகளுக்கு இடையே ஒரு உம் விரட்டல் இருக்கலாம் உதாரணமாக நீங்கள் ஒரு மூலக்கூறை எடுத்துக்கொள்கிறீர்கள் , அது ஒரு மூலக்கூறால் சூழப்பட்டுள்ளது b சரி அணு முனை அணு b மற்றொரு அணு b எனவே a என்பது ஒரு மைய அணு b மைய அணுவுடன் a பிணைப்பு மூலம் இணைக்கப்பட்டுள்ள முனைய அணுக்கள் ஆகும், எனவே இது ஒரு பிணைப்பாகும் , எனவே ஒரு பிணைப்பு என்றால் இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, எனவே இங்கே இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, இப்போது இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, முழு மூலக்கூறும் சரி ab 2 மூலக்கூறு அதன் அணுக்களுடன் ஒப்பிடும்போது நிலையானது, எனவே இரண்டு அணுக்களும் b அணுவுடன் பிணைக்கப்படுவதை 2 போன்ற அணுக்கள் விரும்புகின்றன, ஆனால் பிரச்சனை என்னவென்றால் b அணுக்களுக்கு இடையில் ஒரு விரட்டல் உள்ளது, அதனால் அவை ஒருவருக்கொருவர் பிடிக்காது . ஒருவரையொருவர் விரும்புவதில்லை ஆனால் மைய அணு அவற்றை ஒன்றாக வைத்திருக்க விரும்புகிறது, எனவே மைய அணு இந்த இரண்டு பி அணுக்களையும் ஒன்றாகக் கொண்டிருப்பதற்கு சிறந்த வழி , அவற்றை முடிந்தவரை தொலைவில் வைத்திருப்பதுதான். அணு , b அணுக்கள் முடிந்தவரை தொலைவில் இருக்க வேண்டும் சரி, அவை முடிந்தவரை தொலைவில் இருக்க வேண்டும், இல்லையெனில் அவற்றுக்கிடையே ஒரு விரட்டல் உள்ளது, எனவே b அணுக்கள் b அணுக்களுக்கு இடையில் எலக்ட்ரான் அடர்த்தி எலக்ட்ரான் விரட்டலைக் குறைக்கிறது, b அணுக்களை ஒவ்வொன்றிலிருந்தும் விலக்கி வைக்கிறது. மற்றது சரி, அவற்றுக்கிடையே குறைந்த விலக்கம் இருக்கும் விதத்தில், அதனால் b ஐச் சுற்றி இருக்கும் இரண்டு அணுக்களை ஒழுங்கமைக்க சிறந்த வழி நேரியல் பாணியில் உள்ளது, எனவே நீங்கள் நடுவில் ஒரு சரி வட்டத்தை எடுத்தால் உங்களிடம் அணு இருக்கும் வட்டத்தில் சரி என்பது 360 டிகிரி என்றால் சரி நீங்கள் 360 டிகிரியைப் பிரித்தால் 180 டிகிரி வரும் , எனவே நீங்கள் இங்கே அணுவை b வைக்கலாம், எனவே கோணம் 180 டிகிரி சரி, எனவே 180 டிகிரி என்பது அணுவை மைய அணுவைச் சுற்றி b ஐ ஏற்பாடு செய்வதற்கான சிறந்த வழி, இதை விட எந்த ஏற்பாட்டிலும் சரி சரி 180 டிகிரிக்கும் குறைவான கோணம் அதிக விரட்டலை உருவாக்கும் . இந்த இரண்டு அணுக்கள் உதாரணத்திற்கு a um இங்கே அப்படித்தான் பரவாயில்லை, 2 b அணுக்களுக்கு இடையே உள்ள கோணம் 90 டிகிரி, இப்போது 90 டிகிரி, ஏனெனில் அது 90 டிகிரி, b அணுவுக்கு அருகில்

இரண்டு b அணுக்கள் இரண்டும் ஒன்றுக்கொன்று நெருக்கமாக இருப்பதால் விரட்டும் தன்மை அதிகம். எனவே ஆற்றல் என்பது நேர்மறை ஆற்றல் அதிகம், இது விரும்பப்படுவதில்லை, ஆனால் நீங்கள் b அணுவை இந்த வழியில் வைத்தால் சரி கோணம் 180 டிகிரி ஆகும், இதன் விளைவாக இரண்டு b அணுக்கள் ஒருவருக்கொருவர் விலகி இருப்பதால் சரி, விரட்டுதல் தவிர்க்கப்படும் ஆற்றல் குறைந்தது எனவே இந்த கருத்தின் அடிப்படையில் நீங்கள் சொல்லலாம் சரி, மூலக்கூறின் வடிவத்தை நீங்கள் கணிக்கலாம் சரி, அதனால்தான் சரி இந்த வகை மூலக்கூறின் வடிவம் நேரியல் சரி எடுத்துக்காட்டாக கார்பன் டை ஆக்சைடை எடுத்துக் கொள்ளுங்கள் சரி கார்பன் டை ஆக்சைடு சரி முதலில் நீங்கள் செய்ய வேண்டும் கார்பன் டை ஆக்சைடு கார்பன் டை ஆக்சைடுக்கு ஒரு லீவ் டாட் அமைப்பு எனவே வேலன்ஸ் எலக்ட்ரான் நான்கு மற்றும் இரண்டு ஆறு எலக்ட்ரான்கள் சரி, ஏனென்றால் ஆறு என்பது ஆக்ஸிஜனின் வேலன்ஸ் எலக்ட்ரான்

எனவே உங்களிடம் 12 கூட்டல் 4 16 வேலன்ஸ் எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன,

எனவே 12 கூட்டல் 4 16

எனவே நீங்கள் அவற்றை ஏற்பாடு செய்யுங்கள் சரி தோராயமான வடிவத்தை நீங்கள் ஒழுங்கமைக்கலாம், எனவே நீங்கள் கார்பன் அணுவைச் சுற்றி இரண்டு ஆக்ஸிஜன் அணுக்களை ஏற்பாடு செய்யலாம், எனவே நீங்கள் இரண்டு பிணைப்புகளை உருவாக்க நான்கு எலக்ட்ரான்களை செலவிட வேண்டும், எனவே நான்கு எலக்ட்ரான்கள் நான்கு கழித்தல் போய்விட்டன , எனவே அவற்றைச் சுற்றியுள்ள பன்னிரண்டு எலக்ட்ரான்கள் எஞ்சியுள்ளன. ஒவ்வொரு அணுவிற்கும் 12 எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, ஆனால் நீங்கள் மைய கார்பன் அணுவைப் பார்த்தால் எட்டு எலக்ட்ரான்கள் அடையவில்லை,

எனவே நீங்கள் இந்த தனி ஜோடியை பிணைப்பு ஜோடியாக மாற்ற வேண்டும், இதையும் நீங்கள் மாற்றலாம். n நீங்கள் um c um இரட்டைப் பிணைப்பைப் பெறலாம், இப்போது ஆக்டெட் அமைப்பு, எனவே எலக்ட்ரானின் ஆக்டெட் மைய அணுவால் அடையப்படுகிறது, ஏனெனில் இரண்டு எலக்ட்ரான் இரண்டு எலக்ட்ரான் இரண்டு எலக்ட்ரான் இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் இங்கே எட்டு எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன , மேலும் எட்டு எலக்ட்ரான்கள் இங்கேயும் எட்டு எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன. ஆக்டெட் அமைப்பு அதே கட்டமைப்பிற்கு மேல் உள்ளது, நீங்கள் எழுதலாம் நீங்கள் எழுதலாம் கார்பன் டை ஆக்சைடுக்கு நீங்கள் எழுதலாம் இந்த வழியில் எழுதலாம் இரண்டு கட்டமைப்புகளும் சரி இரண்டும் சரி, எனவே இந்த துறையை நீங்கள் இப்படியும் எழுதலாம் , நீங்களும் எழுதலாம் இந்த வழியில் எழுதவும் சரி, விடுப்பு வரை இரண்டு கட்டமைப்புகளும் சரியானவை, அந்த கட்டமைப்பைப் பொருத்தவரை , ஆனால் நீங்கள் இங்கே பார்க்கக்கூடிய வடிவம் என்ன என்பதை நீங்கள் இங்கே காணலாம் இந்த கட்டமைப்பில் இரண்டு அணுக்கள் 180 டிகிரி கொண்ட நிலைகளை ஆக்கிரமித்து உள்ளன, அவை தொலைவில் உள்ள ஒன்றுக்கொன்று இருந்து ஆனால் இந்த விஷயத்தில் இரண்டு ஆக்ஸிஜன் அணுக்களுக்கு இடையே உள்ள கோணம் 90 டிகிரி ஆகும், ஏனெனில் இது எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் ஒரு பகுதி, இது எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் ஒரு பகுதி, சரி எலக்ட்ரான்கள் ஒன்றுக்கொன்று சிற்றலைகளாக இருக்கும் அவர்கள் ஒருவருக்கொருவர் நெருக்கமாக இருக்க விரும்ப மாட்டார்கள், அவர்கள் ஒருவருக்கொருவர் முடிந்தவரை தொலைவில் இருக்க விரும்புகிறார்கள், இதன் விளைவாக கார்பன் டை ஆக்சைடுக்கான சரியான அமைப்பு ஒரு நேர்கோட்டு அமைப்பாகும், இருப்பினும் இது கார்பன் மற்றும் ஆக்ஸிஜனுக்கு இடையில் இரட்டை பிணைப்பைக் கொண்டுள்ளது. இது ஒரு எலக்ட்ரான் மண்டலமாக எடுத்துக்கொள்ளப்பட வேண்டும்,

எனவே இது இரண்டு பிணைப்பு ஜோடிகளைக் கொண்டுள்ளது, ஆனால் ஒரு ஆக்ஸிஜன் அணுவின் இணைக்கப்பட்டுள்ளது,

எனவே இது ஒரு எலக்ட்ரான் பகுதி சரி,

எனவே இது ஒரு எலக்ட்ரான் பகுதி, இருப்பினும் இது ஒரு um கார்பன் அணுவின் இரட்டைப் பிணைப்பு மூலம் இணைக்கப்பட்டுள்ளது, ஆனால் அது ஒரு எலக்ட்ரான் மண்டலமாக மட்டுமே எடுத்துக் கொள்ளப்பட வேண்டும், இதன் விளைவாக ah இந்த நேர்கோட்டின் கார்பன் டை ஆக்சைடு கட்டமைப்பிற்கு மூலக்கூறின் வடிவம் நேர்கோட்டில் உள்ளது, இது x மனதளவில் கவனிக்கப்பட்டது , எனவே மாதிரி கணித்தது இது ஒரு vsa epr கோட்பாடு மாதிரி வடிவத்தை கணித்தது கார்பன் டை ஆக்சைடு சரியாகப் பரவாயில்லை, இது மனதளவில் இப்போது x ஆல் தீர்மானிக்கப்பட்ட வடிவத்துடன் ஒத்துப்போகிறது,

எனவே நீங்கள் சரி என்று எடுத்துக் கொண்டால், மற்றொரு விஷயத்திற்குச் செல்வோம், நீங்கள் இந்த வகை மூலக்கூறை எடுத்துக் கொள்ளுங்கள் ஒரு மைய அணு b f 3 போரான் டிரைஃப்ளூரைடு ஆம் மைய அணுக்கள் போரான் தி டெர் மினல் அணுக்கள் ஃவுளூரைடு போரான் மூன்று புளோரின் அணுக்களால் சூழப்பட்டுள்ளது சரி இப்போது முதல் வேலை இலைகளின் புள்ளி அமைப்பை வரைய வேண்டும் போரான் வேலன்ஸ் எலக்ட்ரான் மூன்று சரி

எனவே ஃவுளூரின் ஒகே மூன்று ஏழு எலக்ட்ரான்கள் ஃவுளூரின் ஒவ்வொரு ஃப்ளோரின் அணு ஏழிலும் உள்ளன,

எனவே இது இருபத்தி ஒரு பிளஸ் ஆகும் um கேஸ் இருபத்தி நான்கு எலக்ட்ரான்கள் இருபத்தி நான்கு வேலன்ஸ் எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன,

எனவே நீங்கள் b ஐ ஒழுங்கமைத்தால் um மைய அணு உள்ளது, ஏனெனில் அது um அதிக பிணைப்பு திறன் கொண்டது, ஏனெனில் அது மூன்று இணைக்கப்படாத எலக்ட்ரான்களைக் கொண்டுள்ளது,

எனவே நீங்கள் சரி மூன்று ஃப்ளோரின் அணுவை ஏற்பாடு செய்யலாம் . போரான் அணுவைச் சுற்றி போரான் புளோரின் அணுக்கள் சரி மூன்று பிணைப்புகள் உள்ளன சரி ஒவ்வொரு பிணைப்பும் இரண்டு

எலக்ட்ரான்கள்

எனவே ஆறு எலக்ட்ரான்கள் தரைமட்டமாகிவிட்டன, இங்கே மீதி 18 எலக்ட்ரான்கள் எட்டு எலக்ட்ரான்கள் ஒவ்வொரு அணுவும் இருக்கும் வகையில் விநியோகிக்கப்பட வேண்டும் எட்டு எலக்ட்ரான்களை நீங்கள் இந்த வழியில் விநியோகிக்கலாம் ,  
எனவே எட்டு எலக்ட்ரான்கள் நுகரப்படுகின்றன, ஆனால் இங்கே நீங்கள் பார்க்கலாம் மத்திய அணு ஆக்டெட் விதியை அடையவில்லை,  
எனவே உண்மையில் என்ன யோ உங்களால் முடியும் இந்த தனி ஜோடியை இங்கே இழுத்து, அதன் பிறகு அந்த எட்டு எலக்ட்ரானை சுற்றி வைத்துக் கொள்ளலாம்,  
எனவே தற்போது போரான் அணுவைச் சுற்றியுள்ள எலக்ட்ரானின் எண்ணிக்கை எட்டு எலக்ட்ரான்களுக்கு குறைவாக உள்ளது,  
எனவே இது எலக்ட்ரான் குறைபாடு அல்லது லூயிஸ் அமிலம் என்று அழைக்கப்படுகிறது . இது எலக்ட்ரான் எலக்ட்ரான் குறைபாடு சரி அல்லது லீவ் அமிலம்  
எனவே பிஎஃப்3 ஒரு லெவிஸ் அமிலம் மூலக்கூறு அமிலத்தை விட்டு விடுகிறது, அந்தக் கருத்து நீங்கள் பின்னர் படிப்பீர்கள். உம் எத்தனை ஜோடி எலக்ட்ரான்களைக் கொண்டுள்ளது, எத்தனை எலக்ட்ரான்கள் எத்தனை பகுதிகள் எலக்ட்ரான்களின் ஒரு பகுதி இது எலக்ட்ரானின் ஒரு பகுதி,  
எனவே இது ஒரு லூயிஸ் டாட் பக்க சேனல்  
எனவே ஒருவர் முதலில் லூயிஸ் டாட் கட்டமைப்பை எழுத வேண்டும் சரி நெக்ஸஸ் வடிவத்தை அடுத்த படி மூலக்கூறின் வடிவத்தைக் கண்டுபிடிப்பது um எலக்ட்ரான் ஜோடிகளின் அடிப்படையில், எலக்ட்ரான் பாஸ் பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகளாகவோ அல்லது தனி ஜோடி எலக்ட்ரான்களாகவோ இருக்கலாம்,  
எனவே அந்த ஜோடி எலக்ட்ரான்களைப் பயன்படுத்தி நீங்கள் தோராயமான வடிவத்தை வரைய வேண்டும், அதன்பிறகு இடையே உள்ள விரட்டலைப் பற்றி நாம் சிந்திக்க வேண்டும். லோன் ஜோடி லோன் ஜோடிக்கு இடையே உள்ள பிணைப்பு சரி விலக்கம் தனி ஜோடி பிணைப்பு ஜோடி விரட்டல் மற்றும் பின்னர் பிணைப்பு ஜோடி பிணைப்பு ஜோடி விரட்டல்களைக் கண்டறிவது சரி,  
எனவே இங்கே இந்த மைய அணுவில் இந்த மைய அணுவில் மூன்று பிணைப்பு ஜோடிகள் உள்ளன, எனவே மூன்று பிணைப்பு ஜோடிகள் உள்ளன. பிணைப்பு மூன்று அணுக்கள் மூன்று பகுதிகள் இந்த ஒரு பகுதி இந்த மற்றொரு பகுதி இன்னும் மூன்று பகுதிகள் உள்ளன,  
எனவே நீங்கள் ஒரு வட்டத்தை எடுத்தால் சரி இது ஒரு போரான் அணு சரி,  
எனவே வட்டம் 360 டிகிரி 3 ஆல் வகுக்கப்பட வேண்டும், பின்னர் உங்களிடம் 180 120 இருக்கும். பட்டம் அதனால் பரவாயில்லை, இங்கே இடையே உள்ள கோணம் 120 சரி  
எனவே 120 அதுதான் சிறந்த வழி  
எனவே y120 என்றால் என்ன, ஏனெனில் 120 டிகிரி உம் இந்த மூன்று ஃவுளரின் அணுக்களையும் ஒருவருக்கொருவர் வெகு தொலைவில் வைத்திருக்கலாம். நீங்கள் வேறு எந்த கட்டமைப்பையும் வரைகிறீர்கள், எடுத்துக்காட்டாக, இதைப் போல சரி, இதைப் போல சரி, எலக்ட்ரானை இங்கே வைக்கும் வரை நீங்கள் வரையலாம் சரி,  
எனவே இங்கே இன்னும் விடுப்பு அமைப்பு சரியாக உள்ளது, ஆனால் அவற்றுக்கிடையேயான கோணம் 90 டிகிரி ஆகும்,  
எனவே அது உம் அல்ல ஒ கே 90 டிகிரி  
எனவே இந்த எலக்ட்ரான் அடர்த்தி இந்த எலக்ட்ரான் அடர்த்தியால் அலைக்கழிக்கப்படுகிறது, அதனால் அவை ஒன்றுக்கொன்று விரட்டும் தன்மை அதிகமாக உள்ளது, ஏனெனில் அவற்றுக்கிடையேயான கோணம் குறைவாக உள்ளது, ஆனால் நீங்கள் இந்த பாணியில் மூன்று அணுக்களை 120 டிகிரி தொலைவில் ஒழுங்கமைப்பதைப் பார்த்தால் சரி. விரட்டுதல் குறைக்கப்படுகிறது, அதாவது எலக்ட்ரான் பகுதிகளுக்கு இடையே குறைந்தபட்ச விரட்டல் இருக்கும் ஒரு ஏற்பாட்டை நீங்கள் செய்ய வேண்டும், சரி எலக்ட்ரான் பகுதிகள் எலக்ட்ரான் ஜோடிகளை பிணைப்பதற்கான வழிமுறைகள் தனி ஜோடி எலக்ட்ரான்கள் ஆகும், இதனால் கோணம் அதிகமாக இருக்கும்போது கோணம் அதிகரிக்கிறது. குறைவான விரட்டல் சரி,  
எனவே இது bf3 க்கு சிறந்த ஏற்பாடு, பின்னர் மூன்று அணுக்களுடன் இணைக்கப்பட்ட ஒரு மைய அணுவை வைத்திருக்கும் போது வடிவம் என்னவாக இருக்கும், பின்னர் இந்த மூலக்கூறின் வடிவம் ஒகே முக்கோண பிளானர் அமைப்பு இது ஒரு முக்கோண பிளானர் என்று அழைக்கப்படுகிறது. ஒரு முக்கோண சமதளம் சரி,  
எனவே இது அனைத்தும் ஒரு விமானத்தில் உள்ளது, அணுக்களின் மூன்று ப்ளூரின் அணுக்கள் ஒரு விமானத்தில் உள்ளன,  
எனவே முக்கோண சரி முக்கோண சமதள அமைப்பு இந்த மூலக்கூறின் சரியான வடிவமாகும்.  
உதாரணமாக ch4 என்ற மூலக்கூறைப் பார்க்கவும் , அது மீத்தேன் என்று உங்களுக்குத் தெரிந்தபடி, நீங்கள் ஒரு லூயிஸ் புள்ளி அமைப்பை வரையலாம், பின்னர் மத்திய கார்பன் அணுவைச் சுற்றி நான்கு ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் இந்த வழியில் அமைக்கப்பட்டிருப்பதைக் காண்பீர்கள், பிறகு நீங்கள் பார்க்கலாம் எத்தனை ஜோடிகள் என்று பார்க்கலாம். எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, அதில் நான்கு எலக்ட்ரான் ஜோடிகள் உள்ளன,  
எனவே நீங்கள் நான்கு எலக்ட்ரான் ஜோடிகளால் சூழப்பட்ட ஒரு மைய அணுவைக் கொண்டிருக்கிறீர்கள், இப்போது பரவாயில்லை, நான் முன்பு குறிப்பிட்டது போல, நீங்கள் ஒரு வட்டத்தை சரியாக எடுத்துக் கொண்டால், உங்களிடம் ஒரு கார்பன் அணு உள்ளது மற்றும் அவற்றை ஒழுங்கமைக்கவும், இந்த 360 ஐப் பிரிக்கவும். 4க்குள் 90 ஒகே 90. இப்போது ஹைட்ரஜனை இங்கேயும் இங்கேயும் வைத்தால் சரி அது ஒரு வகையான சதுர பிளானர் வடிவியல் ஆனால் அவற்றுக்கிடையே உள்ள கோணம் 90 டிகிரி ஆனால் இது

சரியான அமைப்பு அல்ல சதுர பிளானர் மீத்தேன் வடிவம் அல்ல நான்கு ஹைட்ரஜனை அப்படி ஒரு விமானத்தில் வரிசைப்படுத்தினால் சரி இது சதுர பிளானர் வரும் ஆனால் நான்கு ஹைட்ரஜன் அணுக்களை இந்த முறையில் வரிசைப்படுத்தினால் அதுதான் மைய கார்பன் அணு சரி எனவே இரண்டு ஹைட்ரஜன் அணுவை ஒரு விமானத்தில் வைத்து h ydrogen அணு உங்களை நோக்கி சரி, இது இரண்டு ஓச மற்றும் ஹைட்ரஜன் அணுக்களில் ஒன்று உங்களிடமிருந்து தொலைவில் உள்ளது, பின்னர் நீங்கள் அவற்றுக்கிடையேயான கோணம் 109.5 டிகிரியாக இருக்கும், எனவே இந்த அமைப்போடு ஒப்பிடும்போது சதுர பிளானர் வடிவியல் சதுர பிளானர் வடிவம் சரி வடிவம் மற்றும் வடிவவியல்கள் ஒன்றுக்கொன்று மாற்றாகப் பயன்படுத்தப்படுகின்றன . இங்கே இரண்டு எலக்ட்ரான்களுக்கு இடையே 90 டிகிரி இது ஒரு எலக்ட்ரான் அடர்த்தி இது மற்றொரு எலக்ட்ரான் அடர்த்தி இவைகளுக்கு இடையே உள்ள கோணம் 90 டிகிரி அதே எலக்ட்ரான் பகுதிகளுக்கு அதே அணுவிற்கு சரி கோணம் 109.5 டிகிரி எவ்வளவு அதிகரிக்கிறது எனவே கோணம் அதிக கோணம், அணுக்களுக்கு இடையே உள்ள விலக்கம் குறைவாக உள்ளது, எனவே இந்த அமைப்பு மீத்தேனுக்கு சாதகமான அமைப்பு மற்றும் இந்த மூலக்கூறின் வடிவத்தின் இந்த பெயரின் வடிவம் ஒரு டெட்ராஹெட்ரான் சரி, இந்த மூலக்கூறின் வடிவத்தின் பெயர் டெட்ராஹெட்ரல் என்று என்னால் விளக்க முடியும் ஒரு மாதிரி ஆ சிஸ்டம் சரி எனவே இது டெட்ராஹெட்ரானின் ஒரு வடிவம் நீங்கள் இங்கே பார்க்க முடியும் நீங்கள் இங்கே பார்க்க முடியும் இவை வடிவம் எனவே நீங்கள் இந்த வழியில் பார்த்தால் சரி இந்த வழியில் பார்த்தால் இந்த திதி s என்பது ஹைட்ரஜன், இது ஒரு கார்பன் அணு நடுத்தர கார்பன் அணு என்று கருதுங்கள், இவையும் இதுவும் இவையும் ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் பிணைக்கப்பட்டுள்ளன, எனவே இது ஒரு பிணைப்பு, இது நான்கு பிணைப்புகள் நான்கு இப்போது சரி, எனவே நீங்கள் இங்கே இந்த வழியில் பார்க்கலாம் இந்த ஹைட்ரஜன் உங்களிடமிருந்து விலகி உள்ளது, எனவே இந்த வழியில் கொடுக்கப்பட்டது சரி, இந்த ஹைட்ரஜன் உங்களை நோக்கி உள்ளது, இது இந்த வழியில் கொடுக்கப்பட்ட சரி, திடக் கோடு மற்றும் இந்த இரண்டும் சரி, இதுவும் இந்த அணுக்கள் ஒரு விமானத்தில் உள்ளன, எனவே நீங்கள் பார்த்தால் அவற்றுக்கிடையே இங்கிருந்து இங்கிருந்து கோணம் மற்றும் 109.5 டிகிரி என்று நீங்கள் பார்க்க முடியும், அதனால்தான் அடிப்படையாக சரி, எனவே நீங்கள் ஒரு டெட்ராகோனல் பாணியில் ஒரு வீச்சு அறை ah மூலக்கூறு வைத்திருக்கிறீர்கள் um சரி அதனால் ஒரு டெட்ராகோனல் பாணியில் அதனால் இடையே உள்ள கோணம் இரண்டு ஹைட்ரஜன் அணு 109.5 பரவாயில்லை எனவே மத்திய கார்பன் அணுவைச் சுற்றி நான்கு பகுதி எலக்ட்ரான்களை ஒழுங்குபடுத்துவதற்கான சிறந்த ஏற்பாடு இதுவாகும் , இந்த கோணம் 90 டிகிரி அதிகமாக உள்ளது, இங்கு கோணம் 109.5 ஆக உள்ளது, எனவே விலக்கம் குறைவாக உள்ளது மற்றும் அமைப்பு வடிவம் மூலக்கூறு டெட்ராஹெட்ரல் எண் இந்த வகை அம்மோனியாவின் மூலக்கூறைப் பார்ப்போம், முதலில் நீங்கள் இலைகளின் புள்ளி அமைப்பை எழுத வேண்டும், இது ஐந்து கூட்டல் மூன்று ஓகே ஆ ஃபை என்பது ஃபையின் வேலன்ஸ் எலக்ட்ரான் மூன்று கூட்டல் எட்டு எலக்ட்ரான்கள் எனவே நீங்கள் வடிவத்தை வரையலாம். அம்மோனியா மூலக்கூறின் தோராயமான வடிவத்தை நீங்கள் மூன்று ஹைட்ரஜன் அணுவை மைய ஹைட்ரஜன் அணுவைச் சுற்றி வரையலாம் சரி ஆறு ஆறு எலக்ட்ரான்கள் ஒரு பிணைப்பை உருவாக்க இன்னும் ஒரு எலக்ட்ரானை உருவாக்க இன்னும் இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, இதனால் மையத்தில் மேலும் இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் சேர்க்கப்படும். அணு மைய ஹைட்ரஜன் அணு இப்போது ஆக்டெட் அமைப்பு மைய நைட்ரஜன் அணுவால் அடையப்படுகிறது ஹைட்ரஜனுக்கு அது இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் மட்டுமே எனவே இது சரியான வெளியேறும் அமைப்பு ஆகும், இப்போது எத்தனை ஜோடி எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, அதில் மூன்று பிணைப்பு ஜோடிகள் மற்றும் ஒரு தனி ஜோடி உள்ளது. மொத்தம் நான்கு எலக்ட்ரான் ஜோடிகள் எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் நான்கு பகுதிகள் சரி , நான்கு சரி எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் நான்கு பகுதிகளை எவ்வாறு ஒழுங்கமைப்பது என்பது இந்த வகை நான்கு ஜோடி எலக்ட்ரான்களுக்கு நாம் பார்த்ததுதான் சிறந்த ஏற்பாடு. டெட்ராஹெட்ரல் ஓகே என்று நாம் இப்போது பார்த்தோம், நீங்கள் டெட்ராஹெட்ரல் ஓகே வைத்தால் மூலக்கூறின் வடிவம் சரி அதனால் அதில் ஒரு ஜோடி உள்ளது அது போல நீங்கள் வரையலாம் சரி ஒரு ஜோடி இங்கே உங்கள் தனி ஜோடி இவ்வாறு காட்டப்பட்டுள்ளது இது ஒரு சுற்றுப்பாதையில் உள்ளது லோன் பரவளைய பரிமாற்றம் இப்போது சரி அதனால் வடிவம் என்ன பின்னர் இந்த மூலக்கூறின் வடிவம் என்ன என்பதை இப்போது மீண்டும் ஒரு முறை இவ்வாறு விளக்கலாம் எனவே இது நைட்ரஜன் சரி இவை மூன்றும் ஹைட்ரஜன் மற்றும் இது ஒரு தனி ஜோடி இதை தனி ஜோடியாக கருதுங்கள் இதுவும் இதுவும் இதுவும் ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் ஆ நாம் தொடர்வோம், எனவே உங்களிடம் அம்மோனியா மூலக்கூறு உள்ளது சரி, இதோ அம்மோனியா மூலக்கூறு இது நைட்ரஜன் அணு மற்றும் இந்த மூன்று ஹைட்ரஜன் அணு மற்றும் இது ஒரு தனி ஜோடி இதை கருத்தில் கொள்ளுங்கள் ஒரு தனி ஜோடி எனவே இங்கிருந்து இங்கே இங்கே இங்கே இங்கே என்று ஒரு கோடு வரைந்தால் சரி , இங்கே இங்கே இங்கே இங்கே இங்கே என்று ஒரு முகம் உள்ளது . இங்கே சரி விமானம் அணு முக்கோணமும் ஒரு பிளானர் சரி முக்கோண வடிவம் ஒரு முக்கோண வடிவம் ஒரு முக்கோணத்தை உருவாக்கும் இப்போது மூலக்கூறின் வடிவம் சரி ஆ இப்போது இது ஒரு ஓகே லோன் ஜோடி எலக்ட்ரான்கள் மூலக்கூறின் வடிவத்தைச் சொல்ல தனி ஜோடி எலக்ட்ரான்கள் ஆக்கிரமித்துள்ள நிலையை நாம் சேர்க்கக்கூடாது

எனவே இது இருக்க வேண்டும் மூலக்கூறின் வடிவத்தைச் சொல்ல அகற்றப்பட்டது சரி , ஆ லோன் ஜோடி எலக்ட்ரான்களால் ஆக்கிரமிக்கப்பட்ட நிலையை நாம் கருத்தில் கொள்ளக்கூடாது, இப்போது இது அம்மோனியா மூலக்கூறு என்பதை நீங்கள் பார்க்கலாம்,

எனவே இந்த அம்மோனியா மூலக்கூறு இந்த அம்மோனியத்தின் வடிவம் இதன் வடிவம் ஏற்பாடு வகை முக்கோண பிரமிடு வடிவம் என்று அழைக்கப்படுகிறது,

எனவே இது ஒரு முக்கோண பிரமிடு உள்ளது,

எனவே அம்மோனியா மூலக்கூறின் வடிவம் சரி, முக்கோண பிரமிடு, ஏனென்றால் சரி வடிவம் இப்படி இருக்கிறது,

எனவே அம்மோனியா மூலக்கூறின் வடிவத்தை நீங்கள் சொல்லக்கூடாது அடுக்கு ஹீட்டர் இந்த இடத்தில் ஒரு அணு இருந்தால் டெட்ராஹெட்ரல் வடிவியல் வரும் . n லோன் பாஸ் ஆக்கிரமித்துள்ளது சரி,

எனவே நீங்கள் அணு நிலைகளின் அடிப்படையில் மூலக்கூறின் வடிவத்தைச் சொல்ல வேண்டும்,

எனவே அம்மோனியாவின் வடிவத்தின் வடிவம் முக்கோண பிரமிடு சரி, இது ஒரு முக்கோண பிரமிடு எனவே இது ஒரு முகம் இங்கே மற்றொரு முகம் இங்கே முகம் இங்கே மற்றொரு முகம் அதனால் ஒரு முக்கோண பிரமிடு வடிவம் இப்போது சரி, இப்போது இது உம் , இரண்டு ஹைட்ரஜன் அணுக்களுக்கு இடையே உள்ள கோணம் என்ன, கோணம் 107 டிகிரி என்று கண்டறியப்பட்டது, சரி சரி நான்கு பகுதிகளைப் பொருத்தவரை சிறந்தது எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் நான்கு பகுதிகளை வரிசைப்படுத்துவதற்கான வழி டெட்ராஹெட்ரா ஆகும் , ஆனால் கோணம் ஒரு பூஜ்ஜியம் ஏழு என்பது கண்டறியப்பட்டது.

எனவே கோணம் ஒரு பூஜ்ஜியம் ஏழு என்றால் என்ன காரணம்,

எனவே இங்கே காணப்பட்ட அந்த குறைந்த கோணத்தை விளக்குவதற்கு ஒரு காரணம் இருக்கிறது, இப்போது ஒரு பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிக்கும் ஒற்றை ஜோடி எலக்ட்ரான்களுக்கும் இடையே உள்ள வேறுபாடு என்ன என்பதை நீங்கள் கருத்தில் கொள்ள வேண்டும்,

எனவே y என்றால் நீங்கள் ஒரு மைய கார்பன் அணுவை எடுத்துக் கொள்ளுங்கள், உதாரணமாக ch4 சரி, எனவே உங்களிடம் ஒரு பிணைப்பு ஜோடிகள் உள்ளன, இங்கு நான்கு பிணைப்பு நான்கு பிணைப்பு ஜோடிகள் உள்ளன,

எனவே அம்மோனியாவை எடுத்துக் கொண்டால் அவை அனைத்தும் சமமானவை, சரி உங்களிடம் மூன்று பிணைப்பு ஜோடிகள் உள்ளன, பின்னர் ஒரு தனி ஜோடி உள்ளது. ஒரு தனி ஜோடி

எனவே இவை நான்கு இங்கே மூன்று பிணைப்பு ஜோடிகள் ஒரு தனி ஜோடி, இப்போது நீங்கள் பார்க்க முடியும் , தனி ஜோடி எலக்ட்ரானால் ஆக்கிரமிக்கப்பட்ட தொகுதிகளுக்கும் பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகளுக்கும் இடையே உள்ள வித்தியாசம் என்ன? ஒற்றை ஜோடி எலக்ட்ரான் பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகளால் ஆக்கிரமிக்கப்பட்ட தொகுதியுடன் ஒப்பிடும்போது பெரியது , அது ஏன் கார்பன் மற்றும் ஹைட்ரஜனைக் கருத்தில் கொண்டால் அதை தரமான முறையில் விளக்க முடியும் . கரு இரண்டு கருக்கள் இங்கே ஒரு கரு இங்கே மற்றொரு கரு உள்ளது

எனவே இது பிணைப்பு எலக்ட்ரான் இரண்டு கருக்கள் சரி இரண்டு கருக்கள் இடையே நீண்டுள்ளது அதன் விளைவாக மெல்லியதாக மாறியது சரி இது ஒரு மெல்லியது

எனவே அது அப்படித்தான் இருக்கிறது, ஆனால் நீங்கள் ஒரு தனி ஜோடியை எடுத்துக் கொண்டால், அதில் இந்த அணுவுக்கு ஒரு இணைப்பு உள்ளது, இது அணு மைய அணு, இது மைய அணு இங்கே ஒரு மைய அணு, ஒகே தனி ஜோடி அதன் சொந்த அணுக்கருவுடன் மட்டுமே இணைக்கப்பட்டுள்ளது. ஆனால் எதிர் திசையில் அணுவும் இல்லை, இங்கு அணுவும் இல்லை, இதன் விளைவாக இந்த ஒகே லோன் ஜோடி எலக்ட்ரான் இழுக்கப்படவில்லை அல்லது பகிரப்படவில்லை , அதனால்தான் இது பகிரப்படாத தனி ஜோடி சரி, இது அணுக்கருவால் ஈர்க்கப்படவில்லை. இந்த அணுக்கருவுக்கு எதிரே இருக்கக்கூடும்,

எனவே தனி ஜோடி எலக்ட்ரான்களுக்கு இரண்டு அணுக்கருக்கள் இல்லை, இதன் விளைவாக ஒற்றை ஜோடி எலக்ட்ரானில் um இலவச அளவு உள்ளது,

எனவே அது பரவும் எல்லா இடங்களிலும் சுதந்திரமாக நகர்கிறது. சரி அது தானே

எனவே உங்கள் பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகளுடன் ஒப்பிடும்போது இது அதிக இடத்தை ஆக்கிரமிக்கிறது, சரி இங்கே ஒரு கரு இருந்தால், இந்த தனி ஜோடியும் இங்கு அணுக்கரு இல்லாததால் பிணைப்பு எலக்ட்ரான் பாஸ் போல நீட்டப்படும். ஈர்க்கும் எலக்ட்ரான்கள்

எனவே இங்கு அணுக்கரு இல்லை

எனவே பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகளுடன் ஒப்பிடும்போது இந்த பிணைப்பு தனி ஜோடி எலக்ட்ரான் அதிக இடத்தை ஆக்கிரமிக்கிறது . பிணைப்பு எலக்ட்ரான்கள் பிணைப்பு எலக்ட்ரான்களை கீழே தள்ளுகிறது சரி அதனால் உம் இதன் விளைவாக கோணம் குறைவாக உள்ளது அதனால்தான் அம்மோனியா சரி அம்மோனியா கோணம் சரி, கோணம் 107 சரி நீங்கள் ஒரு கார்பனை எடுத்தால் டெட்ராஹெட்ரல் சரி கோணம் 10 ஆ ஒன்பது புள்ளி ஐந்து சரி ஒன்பது புள்ளி ஐந்து

எனவே இங்கே அனைத்தும் பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகளாக உள்ளன, இங்கே உங்களுக்கு மூன்று பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஒரு தனி ஜோடி உள்ளது,

எனவே தனி ஜோடி அதிக இடத்தை ஆக்கிரமித்துள்ளது சரி, இதன் விளைவாக அதிக விரட்டல் சரி, எனவே விரட்டலை இந்த வழியில் தனிமைப்படுத்தலாம் லோன் ஜோடி லோன் ஜோடி ஒகே பிணைப்பு ஜோடியுடன் ஒப்பிடும்போது ஜோடி லோன் ஜோடி விரட்டல் அதிகமாக இருக்கும். செட் டு சென்ட்ரல் அணு அவற்றுக்கிடையே உள்ள விரட்டல் அதிகமாக உள்ளது

எனவே தனி ஜோடி தனி ஜோடி ஒகே ரிபல்ஷன்ஸ் லோன் ஜோடி பிணைப்பு எலக்ட்ரானுடன் ஒப்பிடும்போது ஒகே பிணைப்பு பாஸ் இது குறைவானது இது சரி பிணைப்பு எலக்ட்ரான் பிணைப்பு பிணைப்பு எலக்ட்ரான்

பாஸூடன் ஒப்பிடும்போது இன்னும் அதிகமாக உள்ளது பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடி விரட்டல், அதனால் பரவாயில்லை, வெடிகுண்டு இடமிருந்து வலப்பக்கமாக குறைகிறது, இதுவே தனி ஜோடியைக் கொண்டுள்ளது தனி ஜோடி விரட்டுதல் என்பது மிகப்பெரிய விரட்டல் ஆகும் எலக்ட்ரான் ஜோடிகளுக்கு ஒரு விலக்கம் உள்ளது,

எனவே பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகளுடன் ஒப்பிடும்போது இது மிகப் பெரியது, எனவே இது ஒரு பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடி, இது ஒரு பிணைப்பு எலக்ட்ரான், ஆனால் தனி ஜோடிக்கும் பிணைப்பு எலக்ட்ரானுக்கும் இடையிலான விரட்டல் அதன் விளைவாக மிகப்பெரியது. இது இந்த பிணைப்பு எலக்ட்ரான்களை இந்த பிணைப்பு எலக்ட்ரான்களை கீழே தள்ளுகிறது பூஜ்ஜியம் என்பது புள்ளி ஐந்து, இது இங்குள்ள மைய அணுவைச் சுற்றி நான்கு அணுக்களின் டெட்ராஹெட்ரல் அமைப்பிற்கு பொதுவானது, உங்களிடம் அம்மோனியா இருந்தாலும், உங்களிடம் நான்கு எலக்ட்ரான் ஜோடிகள் இருந்தால் கோணம் ஒரு பூஜ்ஜியம் ஏழு, ஏனெனில் நைட்ரஜன் அணுவில் இருக்கும் தனி ஜோடி பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகளை கீழே தள்ளுகிறது.  $\varphi$  பிணைப்புத் தொகை நான்கு ஹைட்ரஜன் மூன்று ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் ஒன்றோடொன்று நெருக்கமாக உள்ளன, இதன் விளைவாக ஒரு பூஜ்ஜியம் ஏழு என்பது இரண்டு மறைக்கப்பட்ட அணுக்களுக்கு இடையே உள்ள கோணம் மற்றும் வடிவம் ஒரு முக்கோண பிரமிடு என்று நான் நம்புகிறேன், இது தெளிவாக உள்ளது,

எனவே இடையில் ஒரு வித்தியாசம் உள்ளது. பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகள் மற்றும் லோன் பரவளையங்களால் ஆக்கிரமிக்கப்பட்ட தொகுதி, இதன் விளைவாக ஒருவர் வடிவத்தை கணிக்க முடியும் மற்றும் பொதுவாக எதிர்பார்க்கப்படும் மதிப்புக்கும் கவனிக்கப்பட்ட மதிப்புக்கும் இடையே உள்ள கோணத்தில் உள்ள வேறுபாட்டை இப்போது விளக்கலாம். மைய அணு ஆக்சிஜனேற்றப்பட்ட அணு என்பதை அறிந்து கொள்ளுங்கள், இதில் இரண்டு ஹைட்ரஜன் அணுக்கள் இணைக்கப்பட்டுள்ளன, ஒரு தனி ஜோடி உள்ளது, ஆக்சிஜன் அணுவில் இரண்டு தனி ஜோடிகள் உள்ளன. நான் இங்கே குறிப்பிட்டுள்ளபடி அவர் தனி ஜோடி தனி ஜோடி விரட்டுதல் மிகப்பெரியது அதனால் ஆக்சிஜன் அணுவின் மீது இரண்டு தனி ஜோடிகள் உள்ளன

எனவே மொத்தம் எத்தனை எலக்ட்ரான் ஜோடிகள் நான்கு எண்ணிக்கையிலான எலக்ட்ரான் ஜோடிகள் சரி ஒரு ஜோடி இரண்டு ஜோடிகள் மூன்றில் உள்ளது ஜோடி நான்காவது பேக் நான்கு பாகங்கள் உள்ளன நான்கு ஜோடி எலக்ட்ரான்களை ஒழுங்கமைக்க சிறந்த வழி ஒரு டெட்ராஹெட்ரல்

எனவே ஆக்சிஜன் மூலக்கூறின் வடிவம் என்ன, ஆக்சிஜன் மூலக்கூறின் வடிவம் ஒரு டெட்ராஹெட்ரல் அல்ல, இது ஒரு வளைவு அமைப்பு கோண அமைப்பு சரி மூலக்கூறின் வளைவு அல்லது கோண வடிவம் ஒரு கோண வடிவம் சரி

எனவே கோணமானது

எனவே இரண்டு ஹைட்ரஜன் அணுக்களுக்கு இடையே உள்ள கோணம் ஒரு பூஜ்ஜியம் நான்கு புள்ளி ஐந்து கோணம் சரி அதன் ஒரு பூஜ்ஜியம் இரண்டிற்கும் ஒரு பூஜ்ஜியத்திற்கும் நான்கு புள்ளி ஐந்து டிகிரி என்று கண்டறியப்பட்டது. கோணம் குறைவாக உள்ளது,

எனவே இது டெட்ராஹெட்ரல் கோணம் அல்லது அம்மோனியாவில் காணப்படும் கோணத்துடன் ஒப்பிடும்போது இன்னும் சரி குறைவாக உள்ளது, இது ஒரு பூஜ்ஜியம் ஏழு மட்டுமே பரவாயில்லை, இது ஒரு பூஜ்ஜியம் ஏழு, ஏனெனில் இது ஒரு தனி ஜோடியைக் கொண்டுள்ளது, ஆனால் தண்ணீரில் இரண்டு தனி ஜோடிகள் உள்ளன. e லோன் ஜோடி லோன் ஜோடி விரட்டல் என்பது மிகப் பெரிய சரி, இதன் விளைவாக இரண்டு தனி ஜோடிகளும் பிணைக்கப்பட்ட உம் பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகளைத் தள்ளுகிறது, இதன் விளைவாக கோணம் 104.5 டிகிரி சரி,

எனவே இது சரி ஏன் என்பதை சரியாக புரிந்து கொள்ள வேண்டும். அம்மோனியாவோடு ஒப்பிடும் போது கோணம் 104.5 பரவாயில்லை

எனவே அம்மோனியா மற்றும் நீர் இந்த இரண்டு மூலக்கூறுகளுக்கும் இடையே தொடர்பு உள்ளது தனி ஜோடிகளின் எண்ணிக்கை அல்லது எலக்ட்ரானின் பகுதிகளின் எண்ணிக்கை ஒரே மாதிரியாக இருக்கும். உங்களிடம் நான்கு ஜோடி எலக்ட்ரான் இருக்கும் போது நான்கு இங்கே நான்கு சரியாக இருக்கும்.

டெட்ராஹெட்ரல் என்பது மூலக்கூறை ஒழுங்கமைத்து, தனி ஜோடி தனி ஜோடிகள் மற்றும் தனி ஜோடி பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடிகளுக்கு இடையே உள்ள விரட்டலைப் பார்க்கவும்,

எனவே இங்கே ஒரு தனி ஜோடி தனி ஜோடி இடைவினைகள் மற்றும் லோன் ஜோடி பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடி விரட்டல் உள்ளது. அம்மோனியாவுடன் ஒப்பிடும்போது தண்ணீரில் கோணம் குறைவாக உள்ளது, எனவே இந்த பரிசீலனைகளிலிருந்து நாம் சரி என்று சொல்லலாம், இந்த விரட்டல்களிலிருந்து நாம் கணிக்க முடியும்,

எனவே உங்களால் முடிந்தால் நான் அவற்றின் எண்ணிக்கையை அட்டவணைப்படுத்தலாம்  $n$  நீங்கள் கருத்தில் கொண்டால் எலக்ட்ரான் பகுதிகளின் உம்பர் மற்றும் உங்களிடம் எலக்ட்ரான் பகுதிகளின் எண்ணிக்கை இருந்தால் ஏற்பாடு சரி இரண்டு வடிவங்கள் நேரியல் சரி வடிவம் உங்களிடம் மூன்று எலக்ட்ரான்கள் இருந்தால் நேரியல் வடிவம் உங்களிடம் இருந்தால்  $um$  இருந்தால் வடிவம் முக்கோண சமதளமாகும். எலக்ட்ரான் நான்கு பகுதிகள் எலக்ட்ரான் அடர்த்தி இருந்தால், வடிவம் ஒரு டெட்ராஹெட்ரல் ஆகும் ஒரு மைய அணுவைச் சுற்றி எலக்ட்ரான் அடர்த்தி அடர்த்தியின் இரண்டு பகுதிகள் இருந்தால், மூலக்கூறின் வடிவம் அல்லது மூலக்கூறின் வடிவியல் நேர்கோட்டில் இருந்தால், எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் மூன்று பகுதிகள் இருந்தால், இந்த வகையை ஒருவர் மனதில் கொள்ள வேண்டும். ஒரு முக்கோண சமதளம் உங்களிடம் நான்கு பகுதி எலக்ட்ரான் அடர்த்தி இருந்தால் அது ஒரு டெட்ராஹெட்ரல் ஆகும், உங்களிடம் ஐந்து முக்கோண பைபிரமிடல் இருந்தால், மற்றொரு வடிவம் சாத்தியம் சரி சதுர பிரமிடு

எனவே இது போன்றது நாம் பின்னர் பார்ப்போம்,  
எனவே மைய அணுவைச் சுற்றியுள்ள ஐந்து எலக்ட்ரான் பகுதிகளில் ஐந்து எலக்ட்ரான்களை வரிசைப்படுத்த இரண்டு வழிகள் உள்ளன, ஒன்று முக்கோண பைபிரமிடல் மற்றொன்று சதுர பிரமிடு சரி, எனவே நீங்கள் சரி என்று வைத்துக்கொள்வோம் , எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் ஐந்து பகுதிகளைப் பார்ப்போம் . இது ட்ரைகோனல் பைபிரமிடல் ஒகே என்று அழைக்கப்படுகிறது,  
எனவே இது ஒரு முக்கோண பை அளவுரு என்று அழைக்கப்படுகிறது , இதை இந்த வழியில் வரையலாம், உங்களிடம் மைய சரி அணு உள்ளது, எடுத்துக்காட்டாக, ஒரு மூலக்கூறை எடுத்துக்கொள்கிறேன் பிஎஃப் ஒகே ஃபை மைய அணு என்பது பாஸ் பிரஸ் பின்னர் ஃபை ஃப்ளோரின் அணுவாக இருக்கலாம் இந்த வழியில் வரையப்பட்டாலும் பரவாயில்லை,  
எனவே மத்திய பாஸ்பரஸ் அணுவில் ஐந்து மெல்லிய வேலன்ஸ் எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, அதாவது ஐந்து ஜோடி எலக்ட்ரான்கள் அல்லது எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் ஐந்து பகுதிகள் சரி, இதை இந்த வழியில் ஏற்பாடு செய்யலாம் , பின்னர் மூலக்கூறின் வடிவம் இந்த மூலக்கூறின் வடிவமாகும். முக்கோண பைபிரமிடல் இது ஒரு முக்கோண பைபாமர் வடிவம் சரி,  
எனவே முக்கோண இரு கால் உலோக வடிவத்தில் இந்த மூன்று அணுக்கள் ஒன்று இரண்டு மூன்று ஒரு விமானத்தில் உள்ளன, ஏனெனில் அவை ஒரு விமானத்தில் உள்ளன, இந்த இரண்டும் பின்னர் இந்த டி hree ஐ பூமத்திய ரேகை விமானம் என்று அழைக்கிறார்கள்  
எனவே இந்த மூன்று அணுக்கள் பூமத்திய ரேகை விமானம் என்று அழைக்கப்படுகின்றன,  
எனவே நீங்கள் சரி பூமத்திய ரேகை விமானம் போல வரையலாம் என்பதை நீங்கள் பார்க்கலாம், பின்னர் இந்த இரண்டு அணுக்களும் சரி அச்சு அணுக்கள் , ஏனெனில் இவை அச்சு நிலைகளை ஆக்கிரமித்துள்ளன, எனவே இவை இரண்டு வகைகளாகும். அமைப்பில் ஒன்று சமதள அமைப்பில் உள்ளது மற்ற இரண்டு அணுக்கள் அச்சு நிலைகளில் உள்ளன,  
எனவே இரண்டு ஹைட்ரஜன் இரண்டு அணுக்களுக்கும் இடையே உள்ள கோணம் இங்கே இங்கே எடுத்துக்கொண்டால் அவற்றுக்கிடையே உள்ள கோணம் 120 என்று வைத்துக்கொள்வோம். டிகிரி எனவே இந்த அணுவிற்கும் இந்த அணுவிற்கும் இடையே உள்ள கோணத்தை நீங்கள் எடுத்தால் இது ஒரு 120 டிகிரி ஆகும், அது பரவாயில்லை 90 டிகிரி 90 டிகிரி இரண்டு வகையான கோணங்கள் உள்ளன, எனவே இது எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் ஐந்து பகுதிகளை வரிசைப்படுத்துவதற்கான சிறந்த வழியாகும் . மைய அணு சரி வேறு எந்த ஏற்பாடும் சரி மம் நீங்கள் சரி செய்தால் அது அதிக விரட்டல்களைக் கொண்டிருக்கும், இதன் விளைவாக ஆற்றல் இன்னும் சரியாக இருக்கும்,  
எனவே கூடுதலாக எலக்ட்ரான்களின் அடர்த்தியின் ஃபை பகுதிகளை ஒழுங்கமைக்க மற்றொரு வழி உள்ளது இந்த வழியில் நீங்கள் அந்த சதுர பிரமிடு வடிவ சதுர பிரமிடு வடிவத்தை அமைக்கலாம், எனவே இந்த நான்கு ஃவுளூரின் அணுக்கள் ஒரு விமானத்தில் இருக்கும், பின்னர் இந்த உச்சியில் அச்சு நிலையில் இருக்கும் உச்சியில் ஒரே ஒரு ஃப்ளோரின் அணு மட்டுமே உள்ளது. நீங்கள் இதையும் அயர்ன் செய்யலாம், நீங்கள் ஏற்பாடு செய்யலாம், ஆனால் ஒப்பிட்டுப் பார்க்கலாம், பின்னர் எது சரியான கட்டமைப்பு ஏற்பாடு என்பது கேள்வி,  
எனவே இந்த இரண்டு ஏற்பாட்டின் ஆற்றல் மதிப்பைப் பார்த்தால், இந்த ஏற்பாட்டுடன் ஒப்பிடும்போது இது சற்று குறைவாக இருக்கும். அவற்றில் ஒருங்கிணைப்பு சேர்மங்களைத் தவிர பெரும்பாலான ஃபை ஒருங்கிணைக்கப்பட்ட சேர்மங்கள் எதுவும் இல்லை . இந்த ஏற்பாட்டின் ஆற்றல் இதனுடன் ஒப்பிடும் போது சற்றே அதிகமாக உள்ளது, இருப்பினும் பல மூலக்கூறுகள் இந்த வகையைக் கொண்டிருப்பதாக அறியப்படுகிறது. வடிவவியலின் e ஆனால் அவற்றில் பெரும்பாலானவை இதை மட்டுமே கொண்டிருக்கின்றன,  
எனவே நீங்கள் எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் ஐந்து பகுதிகளைக் கொண்டிருந்தால் ஒரு மைய அணுவைச் சுற்றி ஐந்து அணுக்களை ஒழுங்கமைக்கும் ஒரு வழியாகும், அதே போல் உங்களிடம் 6 பகுதிகள் எலக்ட்ரான் அடர்த்தி இருந்தால், அவற்றை ஒழுங்கமைப்பதற்கான சிறந்த வழி எண்கோண வடிவத்தின் மூலம் எண்கோண வடிவம் இது எண்கோண வடிவம் இது எண்கோண வடிவம் இங்கே நீங்கள் பார்க்க முடியும் இது ஒரு ஆறு அணுக்களுடன் இணைக்கப்பட்ட மைய அணு,  
எனவே ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு ஆறு அணுக்கள் இணைக்கப்பட்டுள்ளதை நீங்கள் பார்க்கலாம். மைய அணு  
எனவே இது ஆக்டோஹெட்ரல் ஒகேயின் ஆ வடிவமாகும், இது நமது எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் ஆறு பகுதிகளை ஒரு மைய அணுவைச் சுற்றி அமைப்பதற்கான சிறந்த வழியாகும் சாதகமாக இருப்பதால் அதிக விரட்டும் தன்மை இருக்கும்,  
எனவே ஒரு மைய அணுவைச் சுற்றி எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் ஆறு பகுதிகளை அமைப்பதற்கு இதுவே சிறந்த வழியாகும், இங்கே சரி, இந்த நான்கு அணுக்கள் சரி இந்த நான்கு அணுக்கள் ஒரு விமானத்தில் உள்ளன இவை இரண்டும் th இல் உள்ளன e அச்சு நிலைகள் இப்போது இன்னும் சில மூலக்கூறுகளைப் பார்ப்போம்,  
எனவே இந்த வகையான சல்பர் டெட்ராஃப்ளூரைடு மூலக்கூறைப் பார்ப்போம், இப்போது முதல் வேலை இலைகள் புள்ளி அமைப்பை வரைவதுதான் கந்தகத்தில் ஆறு எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, எனவே இது ஆக்ஸிஜன் குழுவில் ஆறுடன் நான்கு முதல் ஏழு வரை உள்ளது. ஏழு என்பது ஃவுளூரைட்டின் ஒரு வேலன்ஸ் எலக்ட்ரான்,  
எனவே மொத்தத்தில் உங்களிடம் 32 எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன . பின்னர் நீங்கள் மைய கந்தக அணுவைச் சுற்றி நான்கு புளோரீன்களை வரையலாம் , அதனால் நான்கு பிணைப்புகள் வரையப்படுகின்றன, எனவே எட்டு எலக்ட்ரான்கள் எட்டு சரிவின் கீழ் போய்விட்டன ,

எனவே மீதமுள்ளவை 26 எலக்ட்ரான்கள் ஆகும் 18 கூட்டல் 6 சரி அதனால் 24 எலக்ட்ரான்கள் போய்விட்டன எனவே மைனஸ் 24 எலக்ட்ரான் மீதமுள்ளது இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் அதனால் இரண்டு எலக்ட்ரான்கள் மத்திய அணுவில் சேர்க்கப்பட வேண்டும்,

எனவே மீதமுள்ள எலக்ட்ரான்கள்  $ah$  நிரப்பப்பட்ட பிறகு சேர்க்கப்பட வேண்டும். உம் வெப்ப அணுக்களின் ஆக்டெட் மீதமுள்ள இடது அல்லது எலக்ட்ரான்கள் மைய அணுவிற்கு கொடுக்கப்பட வேண்டும், எனவே இது சரியான இலை புள்ளி அமைப்பு என்று நீங்கள் கூறலாம், ஆம் சரி, மத்திய அணு ஆக்டெட் விதிக்கு கீழ்ப்படியாவிட்டாலும் சரி,

எனவே இது எண்ணிக்கையை மீறுகிறது சரி, அதிக எண்ணிக்கையிலான எலக்ட்ரான்கள் சரி, ஆனால் இந்த அணுக்களைச் சுற்றி எலக்ட்ரானை அமைக்கலாம் . எலக்ட்ரான் ஜோடிகள் அல்லது ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கின் பகுதிகளின் எண்ணிக்கை நான்கு பிணைப்பு ஜோடிகள் உள்ளன , மொத்தம் ஒரு தனி ஜோடி ஒரு தனி ஜோடி உள்ளது, பரவாயில்லை பகுதிகள் எலக்ட்ரான் அடர்த்தி ஃபை பகுதி, எனவே உங்களுக்கு ஃபை பகுதி இருக்கிறதா என்று உங்களுக்குத் தெரியும். எலக்ட்ரான்களின் அடர்த்தி சிறந்த ஏற்பாடு முக்கோண பைபிரமிடல் சரி,

எனவே நீங்கள் இந்த வகையின் ஆ முக்கோண இருமுனை வடிவவியலை வரையலாம், எனவே இந்த இரண்டு ஃப்ளோரின் அணுவையும் அச்ச நிலைகளாகவும், இவை இரண்டையும் பூமத்திய ரேகையில் கருதினால். ரியால் , பின்னர் தனி ஜோடியை பூமத்திய ரேகை நிலைகளில் வைக்கவும். எனவே இது ஒரு சல்பர் அணு சரி, பின்னர் நான்கு ஃவுளூரின் அணுக்கள் உள்ளன, அவற்றை ஒழுங்கமைப்போம், ஒரு தனி பரவளைய பதில் சரி,

எனவே நீங்கள் அதை ஏற்பாடு செய்ய இரண்டு வழிகள் உள்ளன, எனவே இந்த தனி ஜோடியை பூமத்திய ரேகை விமானத்தில் வைக்கலாம். பூமத்திய ரேகை, இது புளோரின் புளோரின் என்று நீங்கள் கருதினால் , இது புளோரின், நான்கு ஃப்ளோரின்கள் இருந்தால், ஒரு தனி ஜோடியை நீங்கள் பூமத்திய ரேகை விமானத்தில் வைக்கலாம், எனவே இது பூமத்திய ரேகை, ஏனென்றால் இது பூமத்திய ரேகை விமானம் சரி, முக்கோணம் எனது பிரமிடு பூமத்திய ரேகை

எனவே இரண்டு புளோரின்கள் இரண்டு புளோரின்கள் மீதமுள்ள ஒன்று பெரியது இந்த நிலை தனி ஜோடிகளால் ஆக்கிரமிக்கப்பட்டுள்ளது,

எனவே நீங்கள் தனி ஜோடியை பூமத்திய ரேகை நிலையில் வைக்கலாம், எனவே வேறு வழி உள்ளது இந்த உண்மையான நிலையில் தனி ஜோடியை உள்ளிடுவதை நீங்கள் ஏற்பாடு செய்யலாம், இதன் மூலம் நீங்கள் இந்த கந்தகத்தைப் போன்ற கட்டமைப்பை வரையலாம், எனவே நீங்கள் இப்படி வரையலாம்,

எனவே இது ஒரு தனி ஜோடி சரி ஃவுளூரின் புளோரின் மற்றும் ஃவுளூரின் மற்றும் புளோரின் சரி நீங்கள் வரையலாம் . இந்த துறையில் நீங்கள் கடன் ஜோடியை ஏற்பாடு செய்ய இரண்டு வழிகள் உள்ளன சரி, கடன் ஜோடி சரி, இது ஒரு கடன் ஜோடி, எனவே இங்கே இது கடன் ஜோடி சரி,

எனவே எங்கள் கடன் ஜோடி என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே கடன் ஜோடி இதில் பூமத்திய ரேகை நிலையில் உள்ளது தனித்த ஜோடி அச்ச நிலையில் உள்ளது, எனவே இங்கே அச்ச நிலைகள் இவைகளுக்கு இடையில் இரண்டு வழிகள் உள்ளன, எனவே இந்த இரண்டு கட்டமைப்பிற்கும் இடையே உண்மையான ஆ அமைப்பு என்ன அல்லது மூலக்கூறின் வடிவம் என்ன என்பதை இப்போது நாம் செய்ய வேண்டும் விரட்டலைப் பார்க்கவும், பூமத்திய ரேகை நிலையான இந்த நிலையில் தனித்த ஜோடி இருந்தால், விரட்டலை அடிப்படையாகக் கொண்டு மூலக்கூறின் வடிவத்தைக் கணிக்கலாம் அணு இது உங்களுக்கு இடையில் உள்ள அணு என்பது பிணைப்பைக் கொண்டிருப்பதைக் குறிக்கிறது, அதாவது எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன, இந்த பகுதியில் இருக்கும் எலக்ட்ரானால் எலக்ட்ரான் அலைக்கழிக்கப்படும், அது ஒரு தனி ஜோடி,

எனவே இங்கும் இங்கும் இடையே கோணம் 90 சரி,

எனவே இது ஒரு 90 ஓகே அதே போல இந்த தனி ஜோடியும் இந்த பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடியால் அலைக்கழிக்கப்படுகிறது, அதனால் ஃவுளூரின் இருப்பதால் ஃவுளூரின் உள்ளது, மேலும் 90 டிகிரி உள்ளது, எனவே தனி ஜோடி பூமத்திய ரேகை நிலையை ஆக்கிரமித்து இருக்கும் ஒரு அமைப்பை நீங்கள் வைத்திருந்தால் பரவாயில்லை. உங்களுக்கு 2 90 டிகிரி ரிபல்ஷன்கள் இருக்கும் சரி , இந்த அமைப்பில் எத்தனை 90 டிகிரி நபர்கள் உள்ளனர் என்று பார்ப்போம்,

எனவே இது ஒரு சதுரம்  $uh$  முக்கோண பைபிரமிடல் வடிவவியலை நீங்கள் எடுத்துக் கொண்டால், இந்த அமைப்பில் இது ஒரு தனி ஜோடி என்று நீங்கள் கருதுகிறீர்கள் இப்போது நீங்கள் தனி ஜோடியை இங்கே வைத்தால், தனி ஜோடி இதன் பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடியால் அலையடிக்கப்படுகிறது  $s \ 390$  டிகிரி  $um$  repulsion

எனவே  $390$  டிகிரி repulsion உள்ளது ஆனால் இந்த அமைப்பு இரண்டு தொண்ணூறு டிகிரி இரண்டு தொண்ணூறு டிகிரி repulsion ஓகே இரண்டு தொண்ணூறு டிகிரி repulsion உள்ளது

எனவே நீங்கள் ஒரு கட்டமைப்பை தேர்வு செய்ய வேண்டும்  $um$  okay  $uh$  repulsions அடிப்படையில் 90 டிகிரி குறைவாக உள்ள கட்டமைப்பு விரட்டுதல் சிறந்தது அல்லது விருப்பமான அமைப்பு

எனவே இந்த இரண்டுக்கும் இடையில் இந்த அமைப்பு ஒரு சாதகமான அமைப்பாகும், ஏனெனில் இது 390 டிகிரி விலக்கங்கள் உள்ள இந்த கட்டமைப்போடு ஒப்பிடும்போது  $um$  290 டிகிரி விரட்டலைக் கொண்டுள்ளது,

எனவே தனி ஜோடிக்கு இடையில் அதிக விரட்டல் இருப்பதால் விரட்டல் அதிகமாக உள்ளது. பிணைப்பு

எலக்ட்ரான் ஜோடி இங்கே ஒப்பீட்டளவில் குறைவான பிணைப்பு எலக்ட்ரான் விரட்டல் சரி பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடி மற்றும் லோன் சோடி விரட்டல்கள் இப்போது அவற்றின் வடிவம் என்ன m ஆம் உங்களிடம் நான்கு உள்ளது,

எனவே உங்களிடம் இரண்டு ஏற்பாடுகள் உள்ளன , சரி தனி ஜோடி இது ஒரு தனி ஜோடி, பின்னர் உங்களுக்கு ஏற்பாடு உள்ளது இதைப் போல ஓகே சோ லோன் ஜோடி , பிறகு ஓகே லோன் ஜோடி, பின்னர் உங்களிடம் உங்கள் ஃவுரூரைடு சரியாக உள்ளது,

எனவே இந்த இரண்டு கட்டமைப்பிற்கு இடையில் எந்த அமைப்பு உள்ளது மூலக்கூறின் சரியான வடிவம் அமைப்பு என்ன, மூலக்கூறின் சரியான அமைப்பு வடிவம் இதுவாகும், ஏனெனில் இது 290 டிகிரி நபரைக் கொண்டுள்ளது, இங்கு மூன்று 90 டிகிரி விரட்டல்கள் உள்ளன, இது சரியான கட்டமைப்பு தன்மை, பின்னர் வடிவம் இருக்க வேண்டும் மூலக்கூறின் வடிவம் அணுவின் ஏற்பாட்டின் அடிப்படையில் இருக்க வேண்டும் தனி ஜோடியின் ஏற்பாட்டின் அடிப்படையில் அல்ல, பின்னர் இந்த மூலக்கூறின் வடிவம் சீசா பார் ஷேப் ஓகே என்று அழைக்கப்படுகிறது,

எனவே அந்த வடிவம் சீசா ஏற்பாடு என்ன என்பதை நீங்கள் பார்க்கலாம். ஓகே வடிவவியலின் ஏற்பாடு இந்த தனி ஜோடியை அடிப்படையாகக் கொண்டதல்ல இந்த ஃப்ளோரின் அணுக்களின் அமைப்பை அடிப்படையாகக் கொண்டது, இப்போது மற்றொரு மூலக்கூறைப் பார்ப்போம் ஓகே விஆர் எஃப் 3 இப்போது நீங்கள் மூலக்கூறின் கட்டமைப்பை வரைய வேண்டும் என்பதைக் கண்டுபிடிக்க வேண்டும்,

எனவே போரான் போரான் புரோமினுக்கு வேலன்ஸ் உள்ளது எலக்ட்ரான் ஏழு கூட்டல் மூன்றாக ஏழாக சரி ஆக மொத்தம் 2128 எலக்ட்ரான்கள் வேலன்ஸ் எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன,

எனவே அவற்றை ஒழுங்கமைக்கவும்,

எனவே ஆறு பிணைப்பு எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன,

எனவே ஆறு மைன்ஸ் இருபத்தி இரண்டு,

எனவே நீங்கள் ஏற்பாடு செய்யலாம் மீ அப்படியே 18கள் போய்விட்டன அதனால் மீதி நான்கு எலக்ட்ரான்கள் நான்கு எலக்ட்ரான்களை இங்கே மைய அணுவில் சேர்க்க வேண்டும் இங்கே இப்போது இது brf3 க்கு ஒரு லூயிஸ் டாட் அமைப்பு இப்போது மூலக்கூறின் வடிவம் என்ன இப்போது மைய அணுவில் ஓகே டீ லோன் உள்ளது ஜோடிகள் இது ஒரு தனி ஜோடி இது மற்றொரு தனி ஜோடி சரி மொத்தத்தில் எத்தனை எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து சரி ஐந்து ஜோடிகள் எலக்ட்ரான்கள் ஐந்து ஜோடி எலக்ட்ரான்கள் ஐந்து ஜோடி எலக்ட்ரான்கள் அதாவது ஐந்து பகுதிகளை ஒழுங்கமைக்க எலக்ட்ரான்களின் ஐந்து பகுதிகள் சிறந்த வழி எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் முக்கோண இருபராமீட்டர் ஓகே ஸ்டிக்மா பை பிரமிடால் ஆகும்,

எனவே நீங்கள் புரோமின் ஆவை மையத்தில் ஒழுங்கமைத்து, பின்னர் மூன்று ஃப்ளோரின் அணுவின் இரண்டு ஓட்டத்தை இந்த வழியில் ஒழுங்கமைத்தால் சரி, பின்னர் இது ஒரு முக்கோண பைபிரமிடல் எனவே இது ஒரு தனி ஜோடி தனி ஜோடி பரவாயில்லை, ஏனென்றால் எலக்ட்ரான் அடர்த்தியின் ஐந்து பகுதிகள் உள்ளன,

எனவே ஐந்து பகுதிகளைப் பெற்றவுடன் ஒன்று சிறந்த வடிவில் சிறந்தது முக்கோண பைபிரமிடல் எனவே நீங்கள் தோராயமான கட்டமைப்பை இப்போது வரைகிறீர்கள், அது b இதற்கான சிறந்த அமைப்பு எது என்று பார்ப்பதற்கான வழி, பூமத்திய ரேகை விமானத்தில் உள்ள லோன் பாஸ் இரண்டையும் நீங்கள் இந்த வழியில் பெறலாம். இந்த வழியில் சரி

எனவே தனி ஜோடி சரி இந்த அமைப்பில் இரண்டு தனி ஜோடிகள் இந்த அமைப்பில் பூமத்திய ரேகை நிலைகளில் உள்ளன தனி ஜோடிகள் மூவர் முக்கோண பை அளவுருவின் அச்ச நிலைகளில் இந்த கட்டமைப்பில் ஒரு தனி ஜோடி பூமத்திய ரேகை விமானத்தில் மற்றொரு தனிமை உள்ளது ஜோடி அச்ச நிலைகளில் உள்ளது இப்போது நீங்கள் எலக்ட்ரான் ஜோடிகள் அல்லது எலக்ட்ரான் ஜோடிகளை பிணைப்பதன் மூலம் விரட்டல்களின் அனுபவத்தை பார்க்க வேண்டும், இப்போது இந்த அமைப்பைப் பார்த்தால் சரி இங்கே தனி ஜோடி தனி ஜோடி விரட்டல் தான் இங்கே உங்களிடம் உள்ளது

எனவே தனி ஜோடி இந்த பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடி இரண்டால் அலைக்கழிக்கப்படுகிறது,

எனவே இங்கே ஒன்று உள்ளது ஒன்று தொண்ணூற்று இரண்டு தொண்ணூறு டிகிரி உள்ளது, அது இரண்டு தொண்ணூறு டிகிரி விரட்டல்களைக் கொண்டுள்ளது, ஆனால் இதைப் பார்த்தால் சரி இந்த தனி ஜோடி எல் பிணைப்பால் அலைகிறது எக்ட்ரான் ஜோடி ஆ 90

எனவே இதோ ஒன்று இங்கே உள்ளது அதுபோல் இங்கே ஓகே இந்த லோன் ஜோடிக்கு மூன்று இருக்கிறது அதே போல இந்த லோன் ஜோடிக்கும் சி ஆறு தொண்ணூறு டிகிரி ரிபல்ஷன்கள் உள்ளன இதைப் பார்த்தால் ஓகே

எனவே இது தனி ஜோடி சரி இந்த ஃப்ளோரின் அணுவால் 290 டிகிரி அலையடிக்கப்படுகிறது, பின்னர் இந்த தனி ஜோடி இந்த தனி ஜோடியால் அலையடிக்கப்படுகிறது,

எனவே மூன்று தொண்ணூறு டிகிரி உள்ளது, இதற்கு மூன்று தொண்ணூறு டிகிரி உள்ளது, இதற்கு 690 டிகிரி விரட்டல்கள் உள்ளன,

எனவே எந்த அமைப்பு குறைவான விரட்டல்களைக் கொண்டுள்ளது கட்டமைப்பில் 90 டிகிரி விரட்டல்களின் எண்ணிக்கை குறைவாக உள்ளது, அதனால்தான் இந்த மூலக்கூறின் வடிவம் இப்போது வடிவத்தில் உள்ளது, இது வடிவம் t வடிவம் என்று அழைக்கப்படுகிறது. மூன்று ஃப்ளோரின் அணுக்களின் ஏற்பாட்டின் அடிப்படையிலான மூலக்கூறு லோன் பாஸின் ஏற்பாட்டின் மூலம் அல்ல,

எனவே இந்த brf3 இன் கட்டமைப்பின் உண்மையான கட்டமைப்பை ஒரு தனி ஜோடி லோன் ஜோடி விரட்டுதல்கள் லோன் ஜோடியின் அடிப்படையில் ஒருவர் விளக்கலாம். ஜோடி அதிக தொகுதிகளை விரும்புகிறது,

எனவே பூமத்திய ரேகை விமானத்தை ஆக்கிரமிப்பதே சிறந்த இடம், ஏனென்றால் பூமத்திய ரேகை விமானத்தில் அணுவின் இரண்டு எலக்ட்ரான் அடர்த்திக்கு இடையே உள்ள கோணம் 120 டிகிரி சரி, எனவே நீங்கள் வைத்தால் அது ஒருவருக்கொருவர் வெகு தொலைவில் உள்ளது உண்மையான நிலையில் உள்ள தனி ஜோடியின் கோணம் 90 டிகிரி ஆகும் ,  
எனவே தனி ஜோடியை வைப்பதற்கான சிறந்த வழி பூமத்திய ரேகை விமானத்தில் உள்ளது, இது குறைந்த ஆற்றலின் கட்டமைப்பை அளிக்கிறது, அதனால் தான் இந்த brf3 இன் வடிவம் டி-வடிவமாக உள்ளது சரி அது வடிவம் ஏனெனில் இது சரி என்று தெரிகிறது  
எனவே இது ஒரு முனையம் இது மற்றொரு முனைய அணு இது மற்றொரு முனை அணு இது ஒரு நடுத்தர அணு  
எனவே அதன் வடிவத்தில் உள்ளது நன்றி

Prutor@iitk