 ಶುಭೋದಯವನ್ನು ನಾವು ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ಎಲೆಗಳ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಸೆಳೆಯುವುದು ಎಂದು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ, ನಾನು ಮೊದಲೇ ಹೇಳಿದಂತೆ ರಜ ರಚನೆಯಿಂದ ನೀವು ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಹೇಳಲು ಅಥವಾ ಊಹಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಎಂಬುದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ.
ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಹೇಗೆ ಹೇಳುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಯಾವುದಾದರೂ ವಸ್ತುವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಹೇಳಬಹುದು ಅದು ಗೋಳ ಅಥವಾ ಆಯತಾಕಾರದ ಅಥವಾ ಚೌಕಾಕಾರವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ವಸ್ತುವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಹೇಳಬಹುದು ಆದರೆ ಅಣುಗಳನ್ನು ನಮ್ಮಿಂದ ನೋಡಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಬರಿಗಣ್ಣಿನಿಂದ ಉಮ್ ಆಕಾರವನ್ನು ಹೇಗೆ ನೋಡುವುದು, ಅದರ ಆಕಾರ ಏನು ಎಂದು ಹೇಳುವುದು ಹೇಗೆ, ಅದನ್ನು ಇನ್ನೂ ಮಾಡಬಹುದು, ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಅತ್ಯುತ್ತಮವಾದ ಸ್ಪೆಕ್ಟ್ರೋಸ್ಕೋಪಿಕ್ ವಿಧಾನದಿಂದ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಮತ್ತೊಂದು ವಿಧಾನವೆಂದರೆ ಸಿಂಗಲ್ ಕ್ರಿಸ್ಟಲ್ x- ರೇ ಡಿಫ್ರಾಕ್ಷನ್ ವಿಧಾನ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಲು ಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು vs vs vs ಇಪಿ ಅಥವಾ ಮಾದರಿಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಹೇಳಬಹುದು ಇದನ್ನು ಸಮತೋಲಿತ ಶೆಲ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಮಾದರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಮಾದರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮಾದರಿಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಊಹಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮಾದರಿಯ ಹಿಂದಿನ ತತ್ವ ಏನು ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಓಕೆ ಶೀರ್ಷಿಕೆ ವೇಲೆನ್ಸಿಯಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಯಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅವು ಪರಸ್ಪರ ಹಿಮ್ಮೆಟ್ಟಿಸುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಮೇಲಿನ ಚಾರ್ಜ್ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಪರಸ್ಪರ ಸಮೀಪಿಸಿದಾಗ ಅವು ಪರಸ್ಪರ ಏರಿಳಿತಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಒಂದೇ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ಎಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯು ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುವಲ್ಲಿ ತೊಡಗಿಸಿಕೊಂಡಿದೆ. ಒಂದು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ನಡುವಿನ ವಿಕರ್ಷಣೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಮತ್ತು ಪರಮಾಣುವಿನ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಶೆಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಯಾವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿ ನಾವು ಅದರ ಆಕಾರವನ್ನು ಹೇಳಲು ಅಥವಾ ಊಹಿಸಲು ಹೊರಟಿದ್ದೇವೆ ಅವುಗಳ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಶೆಲ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳು ಅನುಭವಿಸುವ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮಾದರಿಯನ್ನು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ed ವೇಲೆನ್ಸ್ ಶೆಲ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಮಾದರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಪ್ರದೇಶವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಸರಿ, ಅಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಹೌದು ಸರಿ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಪ್ರದೇಶವು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ಬಂಧಿಸುವುದಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಏಕಾಂಗಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಸರಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನೀವು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅಥವಾ ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು ಸರಿ ಸುತ್ತುವರೆದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಕೇಂದ್ರವು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಆವೃತವಾಗಿರುವ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಸುತ್ತುವರಿದಿದೆ. ಬಂಧದ ಮೂಲಕ ಪ್ರತಿ ಬಂಧವು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಏಕಾಂಗಿ ಪಾಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳ ನಡುವೆ ಉಮ್ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇರಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವಿರಿ ಒಂದು ಅಣುವಿನಿಂದ b ಸರಿ ಪರಮಾಣು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣು b ಮತ್ತೊಂದು ಪರಮಾಣು b
ಆದ್ದರಿಂದ a ಕೇಂದ್ರೀಯ ಪರಮಾಣು b ಆಗಿದೆ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಇದು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು a ಬಂಧದಿಂದ ಸಂಪರ್ಕ ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಂಧವಾಗಿದೆ ಒಂದು ಬಂಧ ಎಂದರೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ, ಆದರೆ ಸರಿ, ab 2 ಅಣುವು ಅದರ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಮಾಣು 2 ನಂತಹ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಲು ಇಷ್ಟಪಡುತ್ತದೆ. ಪರಮಾಣು ಒಂದು ಸರಿ ಆದರೆ ಸಮಸ್ಯೆ ಉಮ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇದೆ b
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಪರಸ್ಪರ ಇಷ್ಟಪಡುವುದಿಲ್ಲ ಹಾಗೆ ಅವರು ಪರಸ್ಪರ ಇಷ್ಟಪಡುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಅವುಗಳನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಹೊಂದಲು ಇಷ್ಟಪಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಕೇಂದ್ರೀಯ ಪರಮಾಣು ಈ ಎರಡು ಬಿ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಅವುಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಅಲೆಗಳಾಗುತ್ತವೆ ಎಂದರೆ ಅವುಗಳನ್ನು ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ದೂರದಲ್ಲಿರಿಸುವುದು ಸರಿ ಸರಿ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಎಷ್ಟು ಸಾಧ್ಯವೋ ಅಷ್ಟು ದೂರದಲ್ಲಿ b ಪರಮಾಣುಗಳು ಇರುತ್ತವೆ ಸರಿ ಅವು ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ದೂರದಲ್ಲಿರಬೇಕು ಏಕೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಅವುಗಳ ನಡುವೆ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ b ಪರಮಾಣುಗಳು ಪರಸ್ಪರ ದೂರವಿರಿಸುವ ಮೂಲಕ b ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವಿಕರ್ಷಣೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಿದರೆ b ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಪರಸ್ಪರ ದೂರವಿರಿಸುವ ಮೂಲಕ ಅವುಗಳ ನಡುವೆ ಕನಿಷ್ಠ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಕಡಿಮೆ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉತ್ತಮವಾದ w ay ಸರಿ ಜೋಡಿಸಲು a ಸುತ್ತಲೂ b ಇರುವ ಎರಡು ಪರಮಾಣು ರೇಖೀಯ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮಧ್ಯದಲ್ಲಿ ಸರಿ ವೃತ್ತವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಒಂದು ಪರಮಾಣು ಇದೆ ವೃತ್ತದಲ್ಲಿ ok 360 ಡಿಗ್ರಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು 360 ಡಿಗ್ರಿಯನ್ನು ಭಾಗಿಸಿದರೆ 180 ಡಿಗ್ರಿ ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಪರಮಾಣು b ಅನ್ನು ಹಾಕಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋನವು 180 ಡಿಗ್ರಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ 180 ಡಿಗ್ರಿ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಪರಮಾಣು b ಅನ್ನು ಜೋಡಿಸುವ ಅತ್ಯುತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ, ಸರಿ ಇದಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಯಾವುದೇ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಸರಿ 180 ಡಿಗ್ರಿಗಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಕೋನವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಯಾವುದೇ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಹೆಚ್ಚು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ವಿಕರ್ಷಣೆಯ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ರಚನೆಯು ಸ್ಥಿರವಾಗಿಲ್ಲ ಹೆಚ್ಚು ವಿಕರ್ಷಣೆ ಎಂದರೆ ಶಕ್ತಿಯು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ನಡುವಿನ ವಿಕರ್ಷಣೆಯು ಧನಾತ್ಮಕ ಶಕ್ತಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಶಕ್ತಿಯು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರಬೇಕು ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸಿದರೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಉಮ್ ಇಲ್ಲಿ ಹಾಗೆ ಅದು ಸರಿ ಇಲ್ಲಿ 2 ಬಿ ಪರಮಾಣುವಿನ ನಡುವಿನ ಕೋನವು 90 ಡಿಗ್ರಿ ಸರಿ ಅದು ಈಗ 90 ಡಿಗ್ರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು 90 ಡಿಗ್ರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ಹತ್ತಿರವಾಗಿವೆ b ಪರಮಾಣು ಎರಡೂ ಎರಡು ಬಿ ಪರಮಾಣುಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಹೆಚ್ಚು

ಆದ್ದರಿಂದ ಶಕ್ತಿ ಧನಾತ್ಮಕ ene rgy ಹೆಚ್ಚು ಇದು ಒಲವು ಹೊಂದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ b ಪರಮಾಣು ಹಾಕಿದರೆ ಸರಿ ಕೋನ 180 ಡಿಗ್ರಿ ಎರಡು b ಪರಮಾಣುಗಳು ಪರಸ್ಪರ ದೂರವಿರುತ್ತವೆ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಸರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಯನ್ನು ತಪ್ಪಿಸುತ್ತದೆ ಶಕ್ತಿಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸರಿ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು ಈ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನೀವು ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಊಹಿಸಬಹುದು ಸರಿ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಈ ರೀತಿಯ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವು ರೇಖೀಯವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಸರಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಸರಿ ಮೊದಲು ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ಗಾಗಿ ಎಲೆಗಳ ಡಾಟ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಮಾಡಬೇಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ಎರಡು ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಆರು ಆಮ್ಲಜನಕದ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ 12 ಪ್ಲಸ್ 4 16 ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸರಿಯಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ 12 ಪ್ಲಸ್ 4 16

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿ ಸರಿ ಅಂದಾಜು ಆಕಾರದಲ್ಲಿ ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಎರಡು ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಬಂಧಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಖರ್ಚು ಮಾಡಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ನಾಲ್ಕು ಮೈನಸ್ ಆಗಿ ಹೋಗುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳ ಸುತ್ತಲಿನ ಹನ್ನೆರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಉಳಿದಿವೆ ಅಂದರೆ oc ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವಿಗೂ tet ತಲುಪುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ 12 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇವೆ ಆದರೆ ನೀವು ಕೇಂದ್ರೀಯ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅದು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸಾಧಿಸುವುದಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಬಂಧದ ಜೋಡಿಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬೇಕು ಇದನ್ನು ಸಹ ನೀವು ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ um c um ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಒ ಹಾಗೆ ಸರಿ ಈಗ ಆಕ್ಟೆಟ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಅನ್ನು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಸಾಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸಹ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಟೆಟ್ ರಚನೆ ಅದೇ ರಚನೆಯ ಮೇಲೆ ನೀವು ಬರೆಯಬಹುದು ನೀವು ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗಾಗಿ ಸಹ ಬರೆಯಬಹುದು ನೀವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಎರಡೂ ರಚನೆಗಳು ಎರಡೂ ಸರಿ ಎರಡೂ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ವಲಯವನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ರೀತಿ ಕೂಡ ಬರೆಯಬಹುದು ಸರಿ, ರಚನೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಎರಡೂ ರಚನೆಗಳು ಸರಿಯಾಗಿವೆ ಆದರೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದಾದ ಆಕಾರ ಏನು , ಈ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳು ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿವೆ 180 ಡಿಗ್ರಿ ಹೊಂದಿರುವ ns ಅವು ಪರಸ್ಪರ ದೂರದಲ್ಲಿವೆ ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸರಿ ಎರಡು ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ನಡುವಿನ ಕೋನವು 90 ಡಿಗ್ರಿ, ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಒಂದು ಪ್ರದೇಶವಾಗಿದೆ, ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಒಂದು ಪ್ರದೇಶವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಒಂದಕ್ಕೊಂದು ಅಲೆಗಳಿರುತ್ತವೆ ಒಬ್ಬರಿಗೊಬ್ಬರು ಹತ್ತಿರವಾಗಲು ಇಷ್ಟಪಡುವುದಿಲ್ಲ ಅವರು ಪರಸ್ಪರ ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ದೂರವಿರಲು ಇಷ್ಟಪಡುತ್ತಾರೆ , ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಸರಿಯಾದ ರಚನೆಯು ರೇಖೀಯ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ, ಆದರೂ ಇದು ಉಮ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದ ನಡುವೆ ಎರಡು ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರದೇಶವಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಿ ಎರಡು ಬಂಧದ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ಒಂದು ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕ ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರದೇಶವಾಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರದೇಶವಾಗಿದೆ ಆದರೂ ಇದು um ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮೂಲಕ ಸಂಪರ್ಕ ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ಅದು ಮಾಡಬೇಕು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರದೇಶವಾಗಿ ಮಾತ್ರ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವು ಈ ರೇಖಾತ್ಮಕ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ರಚನೆಗೆ ರೇಖೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು x ಮಾನಸಿಕವಾಗಿ ಗಮನಿಸಿದ ಮಾದರಿಯು vsa epr ಸಿದ್ಧಾಂತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಊಹಿಸಲಾಗಿದೆ y ಮಾದರಿಯು ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಆಕಾರವನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಊಹಿಸಿದೆ ಇದು ಮಾನಸಿಕವಾಗಿ ಈಗ x ನಿರ್ಧರಿಸಿದ ಆಕಾರಕ್ಕೆ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸರಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಈಗ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಕರಣಕ್ಕೆ ಹೋಗೋಣ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು bf 3 ಬೋರಾನ್ ಟ್ರೈಫ್ಲೋರೈಡ್ ಹೌದು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುಗಳು ಬೋರಾನ್ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಬೋರಾನ್ ಮೂರು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಂದ ಆವೃತವಾಗಿದೆ ಈಗ ಮೊದಲ ಕೆಲಸ ಎಲೆಗಳ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆ ಬೋರಾನ್ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೂರು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಸರಿ ಮೂರು ಏಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ನಳು ಫ್ಲೋರಿನ್ನ ಪ್ರತಿ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಏಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಇಪ್ಪತ್ತೊಂದು ಪ್ಲಸ್ um ಕೇಸ್ ಇಪ್ಪತ್ತನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಪ್ಪತ್ತನಾಲ್ಕು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಿ ಸರಿ ಎಂದು ಜೋಡಿಸಿದರೆ b ಇದೆ um ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಏಕೆಂದರೆ ಅದು um ಅತ್ಯಧಿಕ ಬಂಧದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಮೂರು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮಾಡಬಹುದು ಬೋರಾನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಮೂರು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಜೋಡಿಸಿ ಬೋರಾನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಸರಿ ಮೂರು ಬಂಧಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿ ಬಂಧವು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ನಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ಎಲೆಗಳು ctrons ಗ್ರೌಂಡ್ ಆಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಉಳಿದಿದೆ 18 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ವಿತರಿಸಬೇಕು ನೀವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ವಿತರಿಸಬಹುದು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸೇವಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮವನ್ನು ಸಾಧಿಸಬೇಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಎಳೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಬೋರಾನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗಿಂತ ಕಡಿಮೆಯಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕೊರತೆ ಅಥವಾ ಲೆವಿಸ್ ಆಸಿಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕೊರತೆ ಸರಿ ಅಥವಾ ಬಿಟ್ಟು ಆಮ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ bf3 ಲೆವಿಸ್ ಆಸಿಡ್ ಅಣುವು ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಿಡುತ್ತದೆ ಈಗ ಆ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀವು ನಂತರ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವಿರಿ ಎಂದು ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಕಾಳಜಿವಹಿಸುವ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವು ಈಗ ಸರಿ ಈಗ ಈ ಅಣುವು ಎಷ್ಟು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಎಷ್ಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಪ್ರದೇಶಗಳು ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಒಂದು ಪ್ರದೇಶವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಲೆವಿಸ್ ಡಾಟ್ ಸ್ಟ್ರೈಡ್ ಚಾನಲ್ ಆಗಿದೆ ಒಬ್ಬರು ಲೆವಿಸ್ ಡಾಟ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಬೇಕು ಮೊದಲು ಸರಿ ನೆಕ್ಸ್ಸ್ ಆಕಾರವನ್ನು ಮುಂದಿನ ಹಂತವು ಉಮ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು, ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪಾಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳು ಅಥವಾ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಬಂಧಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವ ಆ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಬಳಸಿ ಆಕಾರವನ್ನು ಅಂದಾಜು ಆಕಾರವನ್ನು ಸೆಳೆಯಲು ನಂತರ ನಾವು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ನಡುವಿನ ಬಂಧದ ಸರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಯ ನಡುವಿನ ವಿಕರ್ಷಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸಬೇಕು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಅಂತರ ವಿಕರ್ಷಣೆಯ ಜೋಡಿ ಬಂಧದ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಬಂಧದ ಜೋಡಿ ಬಂಧದ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಈ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಮೂರು ಬಂಧದ ಜೋಡಿಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಬಂಧಗಳು ಇದ್ದಾಗ ಮೂರು ಪರಮಾಣುಗಳು ಮೂರು ಪ್ರದೇಶಗಳು ಈ ಒಂದು ಪ್ರದೇಶ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರದೇಶವು ಮೂರು ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರದೇಶಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ವೃತ್ತವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಸರಿ ಇದು ಬೋರಾನ್ ಪರಮಾಣು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ವೃತ್ತ 360 ಡಿಗ್ರಿಯನ್ನು 3 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಬೇಕು ನಂತರ ನೀವು 180 120 ಡಿಗ್ರಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನಡುವಿನ ಕೋನವು 120 ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ 120 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಉತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು y120 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ 120 ಡಿಗ್ರಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಮೂರು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಪರಸ್ಪರ ದೂರದಲ್ಲಿ ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬೇರೆ ಯಾವುದೇ ರಚನೆಯನ್ನು ಚಿತ್ರಿಸಿದರೆ ಬಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ರೀತಿ ಚಿತ್ರಿಸಬಹುದು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬಹುದಾದಷ್ಟು ಸರಿ ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೂ ಬಿಡುವಿನ ರಚನೆಯು ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಅವುಗಳ ನಡುವಿನ ಕೋನವು 90 ಡಿಗ್ರಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಿಯಲ್ಲ 90 ಡಿಗ್ರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದ ಅಲೆಗಳಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಪರಸ್ಪರ ವಿಕರ್ಷಣೆಯನ್ನು ಅಲೆಯುತ್ತವೆ ಹೆಚ್ಚು ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳ ನಡುವಿನ ಕೋನವು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಮೂರು ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಈ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಜೋಡಿಸಿ ನೋಡಿದರೆ ಸರಿ 120 ಡಿಗ್ರಿಗಳಷ್ಟು ಪರಸ್ಪರ ಸರಿ, ನಂತರ ವಿಕರ್ಷಣೆಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ, ಇದರ ಉದ್ದೇಶವೆಂದರೆ ನೀವು ನಡುವೆ ಕನಿಷ್ಠ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇರುವಲ್ಲಿ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಮಾಡಬೇಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರದೇಶಗಳು ಸರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರದೇಶಗಳು ಎಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ಬಂಧಿಸುವ ಏಕೈಕ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋನವು ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋನವು ಹೆಚ್ಚಾದಾಗ ಕಡಿಮೆ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು bf3 ಗಾಗಿ ಉತ್ತಮ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ನಂತರ ನೀವು ಮೂರು ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಕೇಂದ್ರೀಯ ಪರಮಾಣು ಸಂಪರ್ಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಆಕಾರ ಏನು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಈ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವು ಓಕೆ ತ್ರಿಕೋನ ಸಮತಲ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ತ್ರಿಕೋನ ಸಮತಲ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ತ್ರಿಕೋನ ಸಮತಲ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲಾ ಪರಮಾಣುಗಳ ಮೂರು ಫ್ಲುರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಸಮತಲದಲ್ಲಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ತ್ರಿಕೋನ ಸರಿ ತ್ರಿಕೋನ ಸಮತಲ ರಚನೆಯು ಈ ಅಣುವಿನ ಸರಿಯಾದ ಆಕಾರವಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಅಣುವನ್ನು ನೋಡೋಣ ch4 ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಅದು ಮೀಥೇನ್ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ನೀವು ಲೆವಿಸ್ ಡಾಟ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಸೆಳೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಕೇಂದ್ರ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಜೋಡಣೆಯನ್ನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೀರಿ ನಂತರ ಎಷ್ಟು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಅದು ಸರಿ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಂದ ಸುತ್ತುವರಿದ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ. ಜೋಡಿಗಳು ಸರಿ ಈಗ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮೊದಲೇ ಹೇಳಿದಂತೆ ನೀವು ವೃತ್ತವನ್ನು ಸರಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮಧ್ಯದಲ್ಲಿ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಅವುಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸಿ ಸರಿ ಈ 360 ಅನ್ನು 4 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ನಂತರ ನಿಮಗೆ 90 ಸರಿ 90 ಇರುತ್ತದೆ .ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಾಕಿದರೆ ಓಕೆ ಇದು ಒಂದು ರೀತಿಯ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಪ್ಲ್ಯಾನರ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿ ಆದರೆ ಅವುಗಳ ನಡುವಿನ ಕೋನ 90 ಡಿಗ್ರಿ ಆದರೆ ಇದು ಸರಿಯಾದ ರಚನೆ ಅಲ್ಲ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಪ್ಲ್ಯಾನರ್ ಮೀಥೇನ್ ಆಕಾರವಲ್ಲ ಸರಿ ಇದು ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಪ್ಲ್ಯಾನರ್ ನೀವು ಬಂದರೆ ಬರುತ್ತದೆ ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ಜೋಡಿಸಿ ಆದರೆ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಈ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಜೋಡಿಸಿದರೆ ಅದು ಕೇಂದ್ರ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ನಿಮ್ಮ ಕಡೆಗೆ ಸರಿಸಿ ಇದು ಎರಡು ಒಸು ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮಿಂದ ದೂರದಲ್ಲಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಒಂದು ಸರಿ ಆಗ ನಿಮಗೆ ಅವುಗಳ ನಡುವಿನ ಕೋನವು 109.5 ಡಿಗ್ರಿ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರಚನೆಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಚೌಕಾಕಾರದ ಸಮತಲ ಜ್ಯಾಮಿತಿ ಚದರ ಸಮತಲ ಆಕಾರ ಸರಿ ಆಕಾರ ಮತ್ತು ಜ್ಯಾಮಿತಿಗಳನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ನಡುವೆ **90** ಡಿಗ್ರಿಗಳನ್ನು ಪರಸ್ಪರ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಇದು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆ ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಅವುಗಳ ನಡುವಿನ ಕೋನ 90 ಡಿಗ್ರಿ ಇಲ್ಲಿ ಅದೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರದೇಶಗಳಿಗೆ ಅದೇ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಕೋನವು ಎಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿದೆ 109.5 ಡಿಗ್ರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋನವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಕೋನವು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರಚನೆಯು ಮೀಥೇನ್‌ಗೆ ಅನುಕೂಲಕರ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರದ ಈ ಹೆಸರಿನ ಆಕಾರವು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರನ್ ಆಗಿದೆ ಸರಿ ಈ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರದ ಹೆಸರು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಆಗಿದೆ ಮಾದರಿ ಆಹ್ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುವುದು ಸರಿ ಎಂದು ನಾನು ವಿವರಿಸಬಲ್ಲೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದಾದಂತೆ ಇದು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಾನ್‌ನ ಆಕಾರವಾಗಿದೆ, ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುವಂತೆ ಇವುಗಳು ಆಕಾರಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೋಡಿದರೆ ಸರಿ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ಮಧ್ಯದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಮತ್ತು ಇದು ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಬಂಧಿತವಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಂಧವಾಗಿದೆ ಇದು ನಾಲ್ಕು ಬಂಧಗಳು ನಾಲ್ಕು ಬಂಧಗಳಾಗಿವೆ ಈಗ ಒಕೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ದೂರದಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನೋಡಬಹುದು ನಿಮ್ಮಿಂದ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಸರಿ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಿಮ್ಮ ಕಡೆಗೆ ಇದೆ ಅದು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಸರಿ ಘನ ರೇಖೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಸರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಮತ್ತು ಈ ಪರಮಾಣುಗಳು ಸಮತಲದಲ್ಲಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅವುಗಳ ನಡುವಿನ ಕೋನವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಸರಿ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನೀವು 109.5 ಡಿಗ್ರಿ ಎಷ್ಟು ಸರಿ ಎಂದು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಟೆಟ್ರಾಗೋನಲ್ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ರೇಂಜ್ ರೂಮ್ ಆಹ್ ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಉಮ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಟೆಟ್ರಾಗೋನಲ್ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ನಡುವಿನ ಕೋನವು 109.5 ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇಂದ್ರ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ನಾಲ್ಕು ಪ್ರದೇಶಗಳ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸುವ ಅತ್ಯುತ್ತಮ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಇದಾಗಿದೆ ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಈ ಕೋನವು 90 ಡಿಗ್ರಿ ಹೆಚ್ಚು ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇಲ್ಲಿ ಕೋನ 109.5
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅಣುವಿನ ರಚನೆಯ ಆಕಾರವು ಚತುರ್ಭುಜವಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ನೋಡೋಣ ಈ ರೀತಿಯ ಅಮೋನಿಯಾದ ಅಣುವನ್ನು ನೋಡಿ ಸರಿ ಆಹ್ ಅಣುವನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ನೀವು ಮೊದಲು ಎಲೆಗಳ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಬೇಕು ಅದು ಐದು ಮತ್ತು ಮೂರು ಸರಿ ಆಹ್ ಫಿ ಎಂಬುದು ಫೈನ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೂರು ಮತ್ತು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಉಮ್ ನೀವು ಆಕಾರವನ್ನು ಸೆಳೆಯಬಹುದು ಕೇಂದ್ರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತ ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುವಿನ ಅಂದಾಜು ಆಕಾರವನ್ನು ಸೆಳೆಯಬಹುದು ಸರಿ ಆರು ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಇನ್ನೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇಂದ್ರೀಯ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸೆಂಟ್ರಲ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಇನ್ನೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಲಾಗುವುದು, ಈಗ ಆಕ್ಟೆಟ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಕೇಂದ್ರ ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಸಾಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ಸರಿ ಇದು ಕೇವಲ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಿಯಾದ ಹೊರಡುವ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಈಗ ಎಷ್ಟು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಮೂರು ಬಂಧದ ಜೋಡಿಗಳು ಮತ್ತು ಒಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ನಾಲ್ಕು ಪ್ರದೇಶಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ನಾಲ್ಕು ಸರಿ ನಾಲ್ಕು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಜೋಡಿಸುವುದು ನಾನು ಈ ರೀತಿಯ ನಾಲ್ಕು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ ಉತ್ತಮ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಾಗಿದೆ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಸರಿ ಎಂದು ನಾವು ಈಗ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ನೀವು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರಲ್ಲಿ ಒಂದು ಜೋಡಿ ಇದೆ ನೀವು ಹಾಗೆ ಸೆಳೆಯಬಹುದು ಸಹ ಸರಿ ಜೋಡಿ ಇಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಈ ರೀತಿ ತೋರಿಸಲಾಗಿದೆ ಇದು ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿದೆ ಒಂದು ಲೋನ್ ಪ್ಯಾರಾಬೋಲಾ ವರ್ಗಾವಣೆ ಈಗ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕಾರ ಏನು ನಂತರ ಈ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರ ಏನು ಎಂದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ವಿವರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾರಜನಕ ಸರಿ ಈ ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ d ಇದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಇದನ್ನು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿ ಮತ್ತು ಇದು ಮತ್ತು ಇದು ಮತ್ತು ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಆಹ್ ನಾವು ಮುಂದುವರಿಸೋಣ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಮ್ ಇಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣು ಇದು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಇದು ಈ ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಇದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಇದನ್ನು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಒಂದು ರೇಖೆಯನ್ನು ಎಳೆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮುಖವಿದೆ. ಒಂದು ಮುಖ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮುಖ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಇಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಸರಿ ಸಮತಲ ಪರಮಾಣು ತ್ರಿಕೋನ ಉಮ್ ಒಂದು ಸಮತಲ ಒಕೆ ತ್ರಿಕೋನ ಆಕಾರ ತ್ರಿಕೋನ ಆಕಾರವು ತ್ರಿಕೋನವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಈಗ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರ ಸರಿ ಆಹ್ ಈಗ ಇದು ಒಕೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎಂದು ಹೇಳಲು ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ನಾವು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸೇರಿಸಬಾರದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಹೇಳಲು ಇದನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬೇಕು ಸರಿ ನಾವು ಮಾಡಬೇಕು ನಾವು ಆಹ್ ಲೋನ್ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಬಾರದು ಇದು ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಈಗ ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಮೋನಿಯ ಅಣು ಈ ಅಮೋನಿಯಂನ ಆಕಾರವನ್ನು ಈ ರೀತಿಯ ಜೋಡಣೆಯ ಆಕಾರವನ್ನು ತ್ರಿಕೋನ ಪಿರಮಿಡ್ ಆಕಾರ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತ್ರಿಕೋನ ಪಿರಮಿಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವು ಸರಿ ತ್ರಿಕೋನ ಪಿರಮಿಡಲ್ ಏಕೆಂದರೆ ಸರಿ ಆಕಾರವು ಹೀಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಮೋನಿಯ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಹೇಳಬಾರದು ಈ ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ಪರಮಾಣು ಇದ್ದರೆ ಸ್ಟ್ರಾಟಾ ಹೀಟರ್ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿ ಬರುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಮೀಥೇನ್ ನಂತಹ ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಆಕಾರವು ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಆದರೆ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಹೇಳಲು ಲೋನ್ ಪಾಸ್ ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವ ಪ್ರದೇಶವನ್ನು ಸೇರಿಸಬಾರದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪರಮಾಣುವಿನ ಸ್ಥಾನಗಳನ್ನು ಆಧರಿಸಿ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಹೇಳಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೋನಿಯಕ್ಕೆ ಆಕಾರದ ಆಕಾರವು ತ್ರಿಕೋನ ಪಿರಮಿಡ್ ಸರಿ ಇದು ತ್ರಿಕೋನ ಪಿರಮಿಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮುಖ ಇಲ್ಲಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಮುಖ ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಮುಖ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ತ್ರಿಕೋನ ಪಿರಮಿಡ್ ಆಕಾರವಾಗಿದೆ ಈಗ ಸರಿ ಈಗ ಇದು ಉಮ್ ನಂತರ ಕೋನ ಏನು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಕೋನವು 107 ಡಿಗ್ರಿ ಎಂದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿ ನಾಲ್ಕು ಪ್ರದೇಶಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ನಾಲ್ಕು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸಲು ಉತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವೆಂದರೆ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಾ ಆದರೆ ಕೋನವು ಒಂದು ಶೂನ್ಯ ಏಳು ಎಂದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಸರಿಗಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಒಂದು ಸೊನ್ನೆ ಏಳು ಒಂದು ಸೊನ್ನೆ ಒಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಡಿಗ್ರಿಗಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಅಂದರೆ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರುಲ್ ಒಕೆ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರುಲ್ ಇದು ಟೆಟ್ರಾಗೋನಲ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋನವು ಒಂದು ಸೊನ್ನೆ ಏಳು ಆಗಿದೆ ಕಾರಣ ಏನು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ಗಮನಿಸಿದ ಆ ಕಡಿಮೆ ಕೋನವನ್ನು ಹೇಗೆ ವಿವರಿಸಲು ಕಾರಣವಿದೆ ಬಂಧಿತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ಮತ್ತು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೇನು ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಪರಿಗಣಿಸಬೇಕು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೇಂದ್ರ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ch4 ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬಂಧದ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಬಂಧದ ನಾಲ್ಕು ಬಂಧದ ಜೋಡಿಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವೆಲ್ಲವೂ ಇವೆ ನೀವು ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಸರಿ, ನೀವು ಮೂರು ಬಂಧದ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಒಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಇದೆ ಇದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ನಾಲ್ಕು ಇಲ್ಲಿ ಮೂರು ಬಂಧದ ಜೋಡಿಗಳು ಒಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಈಗ ಏಕಾಂಗಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವ ಪರಿಮಾಣಗಳ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೇನು ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು. ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಅದನ್ನು ಗುಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ವಿವರಿಸಬಹುದು ಉಮ್, ಅಲ್ಲಿ ಒಂದು ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಅದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್‌ಗಳಿಗೆ ಎರಡು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕ ಹೊಂದಿದೆ ಒಂದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಂದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಂಧವಾಗಿದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಸರಿ ಎರಡು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ಗಳ ನಡುವೆ ವಿಸ್ತರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಅದು ತೆಳುವಾಯಿತು ಸರಿ ಇದು ತೆಳುವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹಾಗೆ ಅದು ಸರಿ ಆದರೆ ನೀವು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು ಈ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಿಂಕ್ ಹೊಂದಿದೆ ಇದು ಪರಮಾಣು ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ ಪರಮಾಣು ಇದು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಇಲ್ಲಿ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಸರಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ತನ್ನದೇ ಆದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್‌ಗೆ ಮಾತ್ರ ಸಂಪರ್ಕ ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ವಿರುದ್ಧ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಪರಮಾಣು ಇಲ್ಲ ಇಲ್ಲಿ ಪರಮಾಣು ಇಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ a ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಈ ಒಕೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದೂರವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಅಥವಾ ಹಂಚಲಾಗಿಲ್ಲ ಸರಿ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಇದು ಹಂಚಿಕೆಯಾಗದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಸರಿ ಇದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್‌ನಿಂದ ಆಕರ್ಷಿತವಾಗುವುದಿಲ್ಲ um ಇದು ಈ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್‌ಗೆ ಎದುರಾಗಿ ಇರಬಹುದಾದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎರಡು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್‌ಗಳಿಲ್ಲ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ ಪ್ರಸ್ತುತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು um ಉಚಿತ ಪರಿಮಾಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ಎಲ್ಲೆಡೆ ಚಲಿಸಲು ಮುಕ್ತವಾಗಿದೆ, ಅದು ಸರಿಯೇ ಸರಿ, ಅದು ಸ್ವತಃ ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಜಾಗವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಇದ್ದರೆ ಸರಿ, ಇಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಪರಮಾಣು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಇಲ್ಲದಿರುವುದರಿಂದ ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪಾಸ್‌ನಂತೆ ವಿಸ್ತರಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಆಕರ್ಷಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಇಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಬಂಧದ ಏಕೈಕ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಜಾಗವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಸರಿ ಇದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಜಾಗವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇದೆ ಸರಿ ಇದು ಬಂಧಕ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತಳ್ಳುತ್ತದೆ e ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕೆಳಕ್ಕೆ ತಳ್ಳುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಮ್ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಕೋನವು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಅಮೋನಿಯಾ ಸರಿ ಅಮೋನಿಯ ಕೋನವನ್ನು ಹೊಂದಲು ಕಾರಣವೇನೆಂದರೆ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಕೋನವು 1 0 7 ಸರಿ ನೀವು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರುಲ್ ಸರಿ ಕೋನ 1 0 ಆಹ್ ಒಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಸರಿ ಒಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಇಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲವೂ ಬಂಧಿತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಸರಿ um ಮೂರು ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಒಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಹೆಚ್ಚು ಜಾಗವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವುದರಿಂದ ಸರಿ ಸರಿ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ವಿಕರ್ಷಣೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಕರ್ಷಣೆಯನ್ನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಜೋಡಿಸಬಹುದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯ ವಿಕರ್ಷಣೆಯು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಸರಿ ಬಂಧದ ಜೋಡಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಬಂಧದ ಜೋಡಿ ಜೋಡಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಲಗತ್ತಿಸಿದ್ದರೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗೆ ವಿಕರ್ಷಣೆಯು ಅತ್ಯಧಿಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅವು ಶ್ರೇಷ್ಠವಾದವು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಸರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಒಕೆ ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಪಾಸ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಶ್ರೇಷ್ಠವಾದದ್ದು ಇದು ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕಡಿಮೆ ಸರಿ ಇದು ಇನ್ನೂ ಹೆಚ್ಚಿನ ಕಂಪ್ ಆಗಿದೆ ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪಾಸ್ ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗೆ ಅರೆಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಂತರ ಒಕೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಾಂಬ್ ವಿಕರ್ಷಣೆಯು ಎಡದಿಂದ ಬಲಕ್ಕೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಏಕಾಂಗಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಯು ದೊಡ್ಡ ವಿಕರ್ಷಣೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ವಿಕರ್ಷಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳ ನಡುವೆ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಂಧಕ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯಾಗಿದೆ ಇದು ಬಂಧಕ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯ ನಡುವೆ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬಂಧಕ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಶ್ರೇಷ್ಠವಾಗಿದೆ, ಇದು ಈ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಈ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕೆಳಕ್ಕೆ ತಳ್ಳುತ್ತದೆ ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಕೋನವು ಒಂದು ಶೂನ್ಯ ಏಳು ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಒಂದು ಶೂನ್ಯ ಒಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಅಲ್ಲ, ಇದು ನಾಲ್ಕು ಪರಮಾಣುಗಳ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರುಲ್ ಜೋಡಣೆಗೆ ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ನೀವು ಅಮೋನಿಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೂ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಕೋನವು ಒಂದು ಶೂನ್ಯ ಏಳು ಏಕೆಂದರೆ ಲೋನ್ p ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಇರುವ ಗಾಳಿಯು ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ಕೆಳಕ್ಕೆ ತಳ್ಳುತ್ತದೆ ಸರಿ q ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಬಂಧದ ಪ್ರಮಾಣವು ಇಲ್ಲಿ ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಸ್ಪರ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಒಂದು ಶೂನ್ಯ ಏಳು ಎರಡು ಗುಪ್ತ ಪರಮಾಣುವಿನ ನಡುವಿನ ಕೋನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಆಕಾರವು ತ್ರಿಕೋನವಾಗಿದೆ ಪಿರಮಿಡ್, ಇದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳು ಮತ್ತು ಲೋನ್ ಪ್ಯಾರಾಬೋಲಾಗಳು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವ ಪರಿಮಾಣದ ನಡುವೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿದೆ, ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಆಕಾರವನ್ನು ಊಹಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಿರೀಕ್ಷಿತ ಮೌಲ್ಯ ಮತ್ತು ಕೋನದ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ವಿವರಿಸಬಹುದು ಗಮನಿಸಿದ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಈಗ ನಾವು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ಸರಿ ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಆಕ್ಸಿಡೀಕೃತ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದಕ್ಕೆ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಇದೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಯು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿರುವಂತೆ ಶ್ರೇಷ್ಠವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಎಷ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳಿವೆ ಜೋಡಿಗಳು ನಾಲ್ಕು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳಿವೆ ಸರಿ ಒಂದು ಜೋಡಿ ಎರಡು ಜೋಡಿ ಮೂರನೇ ಜೋಡಿ ನಾಲ್ಕನೇ ಪ್ಯಾಕ್ ನಾಲ್ಕು ಭಾಗಗಳಿವೆ ನಾಲ್ಕು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಜೋಡಿಸಲು ಉತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವೆಂದರೆ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್,

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರ ಏನು ಎಂಬುದನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಂತೆ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಅಣುವು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಅಲ್ಲ ಇದು ಬಾಗಿದ ರಚನೆ ಕೋನೀಯ ರಚನೆ ಸರಿ ಬೆಂಡ್ ಅಥವಾ ಅಣುವಿನ ಕೋನೀಯ ಆಕಾರವು ಕೋನೀಯ ಆಕಾರವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋನೀಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಕೋನವು ಒಂದು ಶೂನ್ಯ ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಕೋನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಅದರ ಒಂದು ಸೊನ್ನೆ ಎರಡು ಮತ್ತು ಒಂದು ಸೊನ್ನೆ ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಡಿಗ್ರಿ ಕೋನವು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಕೋನಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇನ್ನೂ ಸರಿ ಕಡಿಮೆ ಅಥವಾ ಅಮೋನಿಯಾದಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುವ ಕೋನವು ಒಂದು ಸೊನ್ನೆ ಏಳು ಮಾತ್ರ ಸರಿ ಇದು ಒಂದು ಸೊನ್ನೆ ಏಳು ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಒಂದು ಲೋನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಜೋಡಿ ಆದರೆ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಯು ಶ್ರೇಷ್ಠವಾಗಿದೆ, ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಅದು ಎರಡೂ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ತಳ್ಳುತ್ತದೆ ಬಂಧಿತ ಉಮ್ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳು com ಹತ್ತಿರ ಬರಲು ತಳ್ಳುತ್ತದೆ er ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಕೋನವು 104.5 ಡಿಗ್ರಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಿ ಅಮೋನಿಯಾಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕೋನವು 104.5 ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಅಣುಗಳು ಅಮೋನಿಯಾ ಮತ್ತು ನೀರಿನ ನಡುವೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಅಥವಾ ಪ್ರದೇಶಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಸಂಬಂಧವಿದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ನ ಒಂದೇ ಇಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಇಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಸರಿ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಸಾಮಾನ್ಯ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಣುವನ್ನು ಜೋಡಿಸಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಮತ್ತು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳ ನಡುವಿನ ವಿಕರ್ಷಣೆಯನ್ನು ನೋಡಿ. ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಪರಸ್ಪರ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಮತ್ತು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಕೋನವು ಅಮೋನಿಯಾಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪರಿಗಣನೆಗಳಿಂದ ನಾವು ಸರಿ ಹೇಳಬಹುದು ಈ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳಿಂದ ನಾವು ಊಹಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಊಹಿಸಬಹುದು ನೀವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನಾನು ಅವುಗಳನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರದೇಶಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪಟ್ಟಿ ಮಾಡಬಹುದೇ ಮತ್ತು ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರದೇಶಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಸರಿ ಎರಡು sh   ಕೋತಿಯು ರೇಖೀಯವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಆಕಾರವು ರೇಖೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಮೂರು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಆಕಾರವು ತ್ರಿಕೋನ ಸಮತಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಪ್ರದೇಶಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯಿದ್ದರೆ ಆಕಾರವು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಒಕೆ ಫಿ ಒಕೆ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಆಕಾರವು ತ್ರಿಕೋನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪಿರಮಿಡ್ ಮೂಲಕ ಸರಿ ಏನು ಎಂದು ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯದ ನಂತರ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಆರು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಸರಿ ಆಕಾರವು ಅಷ್ಟಾಹೆಡ್ರಲ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸುಮಾರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಎರಡು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಈ ಪ್ರಕಾರವನ್ನು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಆಕಾರವು ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಮೂರು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅಣುವಿನ ರೇಖಾಗಣಿತವು ರೇಖಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ನಾಲ್ಕು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಆಕಾರವು ತ್ರಿಕೋನ ಸಮತಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ನೀವು ಐದು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಚತುರ್ಭುಜವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಟ್ರೈಗೋನಲ್ ಬೈಪಿರಮಿಡಲ್ ಮತ್ತೊಂದು ಆಕಾರ ಸಾಧ್ಯ ಸರಿ ಚೌಕ ಪಿರಮಿಡ್ ಚದರ ಪಿರಮಿಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮುಂದೆ ನೋಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಐದು ಎಲ್ ಮೇಲೆ ಐದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಜೋಡಿಸಲು ಎರಡು ಮಾರ್ಗಗಳಿವೆ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತ ಇರುವ ಎಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರದೇಶಗಳು ಒಂದು ತ್ರಿಕೋನ ಬೈಪಿರಮಿಡ್ ಇನ್ನೊಂದು ಚದರ ಪಿರಮಿಡ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸರಿ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನಾವು ಐದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಟ್ರೈಗೋನಲ್ ಬೈಪಿರಮಿಡ್ ಸರಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಟ್ರೈಗೋನಲ್ ಪೈ ಪ್ಯಾರಾಮೀಟರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಕೇಂದ್ರೀಯ ಒಕೆ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾನು ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ pf ಸರಿ phi ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಪಾಸ್ ಪ್ರೆಸ್ ಮತ್ತು ನಂತರ phi ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸರಿ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಎಳೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇಂದ್ರ ರಂಜಕ ಪರಮಾಣು ಐದು ತೆಳುವಾದ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಐದು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಐದು ಪ್ರದೇಶಗಳು ಸರಿ ಇದನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಜೋಡಿಸಬಹುದು ನಂತರ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವು ಈ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವು ತ್ರಿಕೋನ ಬೈಪಿರಮಿಡಲ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ತ್ರಿಕೋನ ಬೈಪಾಮರ್ ಆಕಾರವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ತ್ರಿಕೋನ ಬೈಪೆಡಲ್ ಲೋಹದ ಆಕಾರದಲ್ಲಿ ಇವುಗಳು ಮೂರು ಪರಮಾಣುಗಳು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ಸಮತಲದಲ್ಲಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ಸಮತಲದಲ್ಲಿವೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೂರನ್ನು ಸಮಭಾಜಕ ಸಮತಲ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೂರು ಇ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಸಮಭಾಜಕ ಸಮತಲ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸರಿ ಸಮಭಾಜಕ ಸಮತಲದಂತೆಯೇ ಚಿತ್ರಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳು ಸರಿ ಅಕ್ಷೀಯ ಪರಮಾಣುಗಳು ಏಕೆಂದರೆ ಇವುಗಳು ಅಕ್ಷೀಯ ಸ್ಥಾನಗಳನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಆಕ್ರಮಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಎರಡು ರೀತಿಯ ಜೋಡಣೆಗಳಿವೆ. ಮೂರು ಪರಮಾಣುಗಳು ಸಮತಲ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿವೆ, ಇನ್ನೆರಡು ಪರಮಾಣುಗಳು ಅಕ್ಷೀಯ ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಕೋನವನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅವುಗಳ ನಡುವಿನ ಕೋನವು 120 ಡಿಗ್ರಿ ಎಂದು ಊಹಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 120 ಡಿಗ್ರಿ ನೀವು ಈ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮತ್ತು ಈ ಪರಮಾಣುವಿನ ನಡುವಿನ ಕೋನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು ಸರಿ, ಅದು 90 ಡಿಗ್ರಿ 90 ಡಿಗ್ರಿ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ರೀತಿಯ ಕೋನಗಳಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಐದು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸಲು ಇದು ಅತ್ಯುತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ, ಯಾವುದೇ ಇತರ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಸರಿ ಉಮ್ ನೀವು ಸರಿ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಶಕ್ತಿಯು ಹೆಚ್ಚು ಸರಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚುವರಿಯಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಫೈ ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಜೋಡಿಸಲು ಇನ್ನೊಂದು ಮಾರ್ಗವಿದೆ ನೀವು ಆ ಚೌಕಾಕಾರದ ಪಿರಮಿಡ್ ಆಕಾರದ ಚೌಕಾಕಾರದ ಪಿರಮಿಡ್ ಆಕಾರವನ್ನು ಸಹ ಜೋಡಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಾಲ್ಕು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಸಮತಲದಲ್ಲಿವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅಕ್ಷೀಯ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿರುವ ಈ ಉಮ್ ಮೇಲ್ಭಾಗದಲ್ಲಿ ನೀವು ಕೇವಲ ಒಂದು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿ ಕೂಡ ಇಸ್ತ್ರಿ ಮಾಡಬಹುದು ಇದನ್ನು ಸಹ ನೀವು ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೊಳಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ಹೋಲಿಸಬಹುದು ನಂತರ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಸರಿಯಾದ ರಚನೆಯ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಶಕ್ತಿಯುತವಾಗಿ ಈ ಎರಡು ವ್ಯವಸ್ಥೆಗಳ ಶಕ್ತಿಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನವು ಯಾವುದೇ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಲ್ಲ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಫೈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಸರಿ ಈ ರೀತಿಯ ತ್ರಿಕೋನ ಬೈಪಿರಮಿಡ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಮಾತ್ರ ತ್ರಿಕೋನ ಬೈಪಿರಮಿಡ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯು ಫೈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಅನುಕೂಲಕರವಾದ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯಾಗಿದೆ ಸರಿ ಈ ಪ್ರಕಾರಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಈ ಜ್ಯಾಮಿತಿ ಚದರ ನಿಯತಾಂಕದ ಜ್ಯಾಮಿತಿ ಈ ಶಕ್ತಿಯ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಹೆಚ್ಚು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹಲವಾರು ಅಣುಗಳು ಇವೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ha ಈ ರೀತಿಯ ರೇಖಾಗಣಿತವನ್ನು ವಿಂಗ್ ಆದರೆ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನವು ಇದನ್ನು ಮಾತ್ರ ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಐದು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಐದು ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸುವ ಒಂದು ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ನೀವು 6 ಪ್ರದೇಶಗಳ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ 6 ಉತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಅವುಗಳನ್ನು ಅಷ್ಟಭುಜಾಕೃತಿಯ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಜೋಡಿಸಿ ಅಷ್ಟಭುಜಾಕೃತಿಯ ಆಕಾರ ಇದು ಅಷ್ಟಭುಜಾಕೃತಿಯ ಆಕಾರವಾಗಿದೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ಇದು ಆರು ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಕೇಂದ್ರೀಯ ಪರಮಾಣು ಸಂಪರ್ಕ ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಅಲ್ಲಿ ಆರು ಪರಮಾಣುಗಳು ಸಂಪರ್ಕಗೊಂಡಿವೆ ಕೇಂದ್ರೀಯ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಇದು ಅಕ್ಟಾಹೆಡ್ರಲ್ ಒಕೆಯ ಆಹ್ ಆಕಾರವಾಗಿದೆ, ಇದು ನಮ್ಮ ಉಮ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಆರು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಯ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಜೋಡಿಸುವ ಅತ್ಯುತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ, ಸರಿ ಇತರ ಯಾವುದೇ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಒಕೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಆರು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸಲು ಇದು ಅತ್ಯುತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಾಲ್ಕು ಪರಮಾಣುಗಳು ಸರಿ ಈ ಫೊ ನಿಮ್ಮ ಪರಮಾಣುಗಳು ಸಮತಲದಲ್ಲಿವೆ ಈ ಎರಡು ಅಕ್ಷೀಯ ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿವೆ ಈಗ ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ಅಣುಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ರೀತಿಯ ಅಣುವಿನ ಸಲ್ಫರ್ ಟೆಟ್ರಾಫ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೋಡೋಣ ಈಗ ಮೊದಲ ಕೆಲಸ ಎಲೆಗಳ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆ ಸಲ್ಫರ್ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಆರು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಏಳು ಏಳು ಫ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆಯಾಗಿ ನೀವು 32 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಓ ಸರಿ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಒಟ್ಟು 34 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ 34 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು 34 ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬದಲಿಗೆ ಮಾಡಬಹುದು ಅಂದಾಜು ರೇಖಾಗಣಿತ ಸರಿ ನೀವು ಸಲ್ಫರ್ ಅನ್ನು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಜೋಡಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಕೇಂದ್ರೀಯ ಸಲ್ಫರ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ನಾಲ್ಕು ಫ್ಲೋರಿನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೆಳೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಬಂಧಗಳನ್ನು ಎಳೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎಂಟು ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಹೋಗುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉಳಿದವು 76 ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ 26 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಜೋಡಿಸಬಹುದು ಸರಿ 6 ಪ್ಲಸ್ 6 ಪ್ಲಸ್ 18 ಪ್ಲಸ್ 6 ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ 24 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಹೋದವು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೈನಸ್ 24 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಉಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೆನ್‌ಗೆ ಸೇರಿಸಬೇಕು ಟ್ರಾಲ್ ಪರಮಾಣು

ಆದ್ದರಿಂದ ಉಮ್ ಥರ್ಮಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಅನ್ನು ತುಂಬಿದ ನಂತರ ಉಳಿದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಬೇಕು ಅಥವಾ ಉಳಿದ ಎಡಕ್ಕೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಬೇಕು ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ನೀಡಬೇಕು ಈಗ ನೀವು ಹೇಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಿಯಾದ ಎಲೆಗಳ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಒಕೆ ಇದು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಆದರೂ ಸರಿ ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮವನ್ನು ಪಾಲಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಿ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಮೀರಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸುತ್ತಲೂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಜೋಡಿಸುತ್ತೇವೆ, ಈಗ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಯಾವುದೇ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಈಗ ಎಷ್ಟು ಜೋಡಿ ಬ್ಲಾಕ್‌ಗಳಿವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ತಿಳಿಸಿ, ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಅಥವಾ ಪ್ರದೇಶಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ನಾಲ್ಕು ಬಂಧದ ಜೋಡಿಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಒಟ್ಟು ಒಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಒಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಇದೆ ಸರಿ ಪ್ರದೇಶಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆ ಫೈ ಪ್ರದೇಶ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಫಿ ಪ್ರದೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಉತ್ತಮ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ತ್ರಿಕೋನ ಬೈಪಿರಮಿಡಲ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಹ್ ಟ್ರೈಗೋನಲ್ ಬೈಪ್ರಿಮಲ್ ಜಿಯೋಮ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯಬಹುದು ಈ ಪ್ರಕಾರವನ್ನು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಎರಡು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಅಕ್ಷೀಯ ಸ್ಥಾನಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಎರಡನ್ನು ಸಮಭಾಜಕದಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಸಮಭಾಜಕ ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿದರೆ ಈಗ ನೀವು ಈ ಮಾದರಿಯನ್ನು ನೋಡುವ ಮೂಲಕ ನಾನು ವಿವರಿಸಬಹುದು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ತ್ರಿಕೋನ ಬೈಪಿರಮಿಡ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಕೇಂದ್ರೀಯ ಸಲ್ಫರ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ನಾಲ್ಕು ಐದು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಲ್ಫರ್ ಪರಮಾಣು ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾಲ್ಕು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸೋಣ ಮತ್ತು ಒಂದು ಲೋನ್ ಪ್ಯಾರಾಬೋಲಿಕ್ ಉತ್ತರ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಮಾರ್ಗಗಳಿವೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೊಳಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಸಮಭಾಜಕ ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಮಭಾಜಕವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಇದು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಇದು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಫ್ಲೋರಿನ್‌ಗಳು ಇವೆ ನಂತರ ನೀವು ಒಂದೇ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಹಾಕಬಹುದು ಸಮಭಾಜಕ ಸಮತಲದಲ್ಲಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಮಭಾಜಕವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಸಮಭಾಜಕ ಸಮತಲವಾಗಿದೆ ಸರಿ ತ್ರಿಕೋನ ನನ್ನ ಪಿರಮಿಡ್ ಈ ಸಮಭಾಜಕ ಸಮತಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಫ್ಲೋರಿನ್‌ಗಳು ಎರಡು ಫ್ಲೋರಿನ್‌ಗಳು ಉಳಿದಿವೆ g ಒಂದು ದೊಡ್ಡದಾದ ಈ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿದ್ದಾರೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಸಮಭಾಜಕ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ರಚನೆಯನ್ನು ಸೆಳೆಯಲು ಈ ನಿಜವಾದ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಇರಿಸುವ ಇನ್ನೊಂದು ಮಾರ್ಗವಿದೆ ಈ ಸಲ್ಫರ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ರೀತಿ ಸೆಳೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಸರಿ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಮತ್ತು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಮತ್ತು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಸರಿ ನೀವು ಸೆಳೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ವಲಯದಲ್ಲಿ ಸಾಲದ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಜೋಡಿಸಲು ಎರಡು ಮಾರ್ಗಗಳಿವೆ ಸರಿ ಉಮ್ ಸಾಲದ ಜೋಡಿ ಸರಿ ಇದು ಸಾಲದ ಜೋಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಸಾಲದ ಜೋಡಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ ಸಾಲದ ಜೋಡಿಯು ಸಮಭಾಜಕ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು ಅಕ್ಷೀಯ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಅಕ್ಷೀಯ ಸ್ಥಾನಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ನಡುವೆ ಎರಡು ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಮಾಡಬಹುದು ಈಗ ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳ ನಡುವೆ ನಿಜವಾದ ಆಹ್ ರಚನೆ ಏನು ಅಥವಾ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರ ಯಾವುದು ಈಗ ನಾವು ವಿಕರ್ಷಣೆಯನ್ನು ನೋಡಬೇಕು ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ವಿಕರ್ಷಣೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಊಹಿಸಬಹುದು ಸಮಭಾಜಕ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿರುವ ಈ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯಿಂದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು ಅಲೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪರಮಾಣು ಇದು ಪರಮಾಣು ನಿಮ್ಮ ನಡುವೆ ಬಂಧವಿದೆ , ಬಂಧ ಎಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇವೆ, ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅಲೆಗಳಾಗುತ್ತವೆ ಈ ಪ್ರದೇಶದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಿಂದ ಅದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಡುವೆ ಕೋನ 90 ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 90 ಸರಿ ಅದೇ ರೀತಿ ಈ ಏಕಾಂಗಿ ಜೋಡಿಯು ಈ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯಿಂದ ಅಲೆಗಳಾಗುತ್ತದೆ. ಒಂದು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇನ್ನೂ 90 ಡಿಗ್ರಿ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಮಭಾಜಕ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವ ಏಕಾಂಗಿ ಜೋಡಿಯು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಸರಿ, ನಿಮಗೆ 2 90 ಡಿಗ್ರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳು ಸರಿ, ಎಷ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆಯ 90 ಡಿಗ್ರಿ ವ್ಯಕ್ತಿಗಳು ಎಂದು ನೋಡೋಣ ಈ ರಚನೆಯಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಚದರ ಉಹ್ ತ್ರಿಕೋನ ಬೈಪಿರಮಿಡ್ ರೇಖಾಗಣಿತವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಈ ರಚನೆಗೆ ನೀವು ಇದರಲ್ಲಿ ಇದು ಏಕಾಂಗಿ ಜೋಡಿ ಎಂದು ನೀವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೀರಿ ಈಗ ನೀವು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು ಇದರ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯಿಂದ ಏರಿಳಿತಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಈ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಿಂದ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇದೆ, ಇದರಿಂದ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು 390 ಡಿಗ್ರಿ ಉಮ್ ವಿಕರ್ಷಣೆಯನ್ನು ಅನುಭವಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 390 ಡಿಗ್ರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ಈ ರಚನೆಯು ಹೊಂದಿದೆ ಎರಡು ತೊಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ಎರಡು ತೊಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಸರಿ ಎರಡು ತೊಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ರಚನೆಯನ್ನು ಆರಿಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಉಹ್ ಓಕೆ ಉಹ್ ಕಡಿಮೆ 90 ಡಿಗ್ರಿ ಓಕೆ ಕಡಿಮೆ ವಿಕರ್ಷಣೆಯ ರಚನೆಯು ಉತ್ತಮ ಅಥವಾ ಅನುಕೂಲಕರ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡರ ನಡುವೆ ಈ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಒಂದು ಅನುಕೂಲಕರವಾದ ರಚನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು 390 ಡಿಗ್ರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳಿರುವ ಈ ರಚನೆಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ um 290 ಡಿಗ್ರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಹೆಚ್ಚು ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಮತ್ತು ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯ ನಡುವೆ ಹೆಚ್ಚು ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇರುತ್ತದೆ ತುಲನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಸರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ಮತ್ತು ಒಂಟಿ ಬಂಧ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳು ಈಗ ಅವುಗಳ ಆಕಾರ ಹೇಗಿದೆ ಮೀ ಹೌದು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಎರಡು ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಇದೆ ಈ ರೀತಿಯ ವಿಷಯಗಳು ಓಕೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಇದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಓಕೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಓಕೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಿಮ್ಮ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಸರಿ, ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳ ನಡುವೆ ಯಾವ

Prutor@IITK

ರಚನೆಯು ಅಣುವಿನ ಸರಿಯಾದ ಆಕಾರವಾಗಿದೆ ರಚನೆಯು ಅಣುವಿನ ಸರಿಯಾದ ರಚನೆಯ ಆಕಾರವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು 290 ಡಿಗ್ರಿ ವ್ಯಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಮೂರು 90 ಡಿಗ್ರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳಿವೆ ಇದು ಸರಿಯಾದ ರಚನೆಯ ಪಾತ್ರವಾಗಿದೆ ನಂತರ ಆಕಾರವು ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವಾಗಿರಬೇಕು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯ ಜೋಡಣೆಯನ್ನು ಆಧರಿಸಿಲ್ಲದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಜೋಡಣೆಯನ್ನು ಆಧರಿಸಿದೆ ನಂತರ ಈ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವನ್ನು ಸೀಸಾ ನೋಡಿ ಗರಗಸದ ಆಕಾರ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಕಾರದ ಸೀಸಾ ಜೋಡಣೆಯ ಆಕಾರವನ್ನು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಕೆ ರೇಖಾಗಣಿತದ ಸೀಸಾ ಜೋಡಣೆಯಾಗಿದೆ ಈ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಜೋಡಣೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಆಧರಿಸಿಲ್ಲ ಈಗ ಇನ್ನೊಂದು ಅಣುವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಸರಿ ಬಿಆರ್ ಎಫ್ 3 ಈಗ ನೀವು ರಚನೆಯನ್ನು ಸೆಳೆಯುವುದನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ಅಣುವಿನ ಮರು, ಬೋರಾನ್ ಬೋರಾನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಏಳು ಮತ್ತು ಮೂರು ಏಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಟ್ಟು 2128 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಜೋಡಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ಮೈನಸ್ ಇಪ್ಪತ್ತೆರಡು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಹಾಗೆ ಜೋಡಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ 18 ಗಳು ಉಳಿದಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುಕ್ಕೆ ಸೇರಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಈಗ ಇದು brf3 ಗಾಗಿ ಲೆವಿಸ್ ಡಾಟ್ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಈಗ ಅಣುವಿನ ಆಕಾರ ಏನು ಈಗ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಸರಿ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಒಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಇದು ಇನ್ನೊಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಸರಿ ಒಟ್ಟು ನೋಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಷ್ಟು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಸರಿ ಐದು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಐದು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸರಿ ಅಂದರೆ ಐದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಐದು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸಲು ಉತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ತ್ರಿಕೋನ ಬೈಪ್ಯಾರಾಮೀಟರ್ ಸರಿ ಪಿರಮಿಡ್ ನಿಂದ ಸ್ಟಿಗ್ಮಾ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಆಹ್ ಅನ್ನು ಮಧ್ಯದಲ್ಲಿ ಜೋಡಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಮೂರು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಎರಡು ಹರಿವನ್ನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಜೋಡಿಸಿದರೆ ಸರಿ ಮತ್ತು ಟಿ ಕೋಳಿ ಇದು ತ್ರಿಕೋನ ಬೈಪಿರಮಿಡಾಲ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಇದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಐದು ಪ್ರದೇಶಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಐದು ಪ್ರದೇಶಗಳನ್ನು ಪಡೆದ ತಕ್ಷಣ ಒಂದು ಉತ್ತಮವಾದ ಉಹ್ ಆಕಾರವು ತ್ರಿಕೋನ ಬೈಪಿರಮಿಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೆಳೆಯಿರಿ ಸರಿಸುಮಾರು ರಚನೆಯು ಈಗ ಇದಕ್ಕೆ ಉತ್ತಮವಾದ ರಚನೆ ಯಾವುದು ಎಂದು ನೋಡುವ ಅತ್ಯುತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಸಮಭಾಜಕ ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ಏಕಾಂಗಿಯಾಗಿ ಹಾದುಹೋಗಬಹುದು, ನೀವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಏಕಾಂಗಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿವೆ ಅಕ್ಷೀಯ ಸ್ಥಾನಗಳು ನೀವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಜೋಡಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಸಮಭಾಜಕ ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಈ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಏಕಾಂಗಿ ಜೋಡಿಗಳು ಈ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ತ್ರಿಕೋನ ಪೈ ಪ್ಯಾರಾಮೀಟರ್ನ ಅಕ್ಷೀಯ ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಸಮಭಾಜಕ ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಂದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು ಅಕ್ಷೀಯ ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿದೆ, ಈಗ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳು ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ಬಂಧಿಸುವ ಮೂಲಕ ವಿಕರ್ಷಣೆಯ ಅನುಭವದ ಉಮ್ ಅನ್ನು ನೋಡಬೇಕು ರಚನೆ ಸರಿ ಇಲ್ಲಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಯು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವ ಅತ್ಯಂತ ಶ್ರೇಷ್ಠವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು ಈ ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯಿಂದ ಎರಡರಿಂದ ಅಲೆಯಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ತೊಂಬತ್ತೆರಡು ತೊಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ತೊಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿ ಸರಿ ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯಿಂದ ಅಲೆಗಳಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋನವು ಆಹ್ 90 ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಇಲ್ಲಿದೆ, ಅದೇ ರೀತಿ ಇಲ್ಲಿ ಸರಿ ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗೆ ಮೂರು ಇವೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗೆ ಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಆರು ತೊಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು ಈ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಅಲೆಯಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 290 ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯಿಂದ ಏರಿಳಿತಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ತೊಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿಗಳಿವೆ ಸರಿ ಇದಕ್ಕೆ ಮೂರು ತೊಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿಗಳಿವೆ ಒಂದು 690 ಡಿಗ್ರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳು ಇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವ ರಚನೆಯು ಕಡಿಮೆ ವಿಕರ್ಷಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಈ ರಚನೆಯು ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯ 90 ಡಿಗ್ರಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಣುವಿನ ಆಕಾರವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಆಕಾರವು ಆಕಾರದಲ್ಲಿದೆ ಇದನ್ನು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆಕಾರದಲ್ಲಿ t ಆಕಾರದಲ್ಲಿ ಸರಿ ಅದು ಆಕಾರದಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ t ಆಕಾರವು ಒಕೆ ಮೂರು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಜೋಡಣೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಅಣುವಿನ ರಚನೆಗೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಲೋನ್ ಪಾಸ್‌ನ ಜೋಡಣೆಯಿಂದ ಅಲ್ಲ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಹ್ ಜೊತೆಗೆ ಒಬ್ಬರು ಸಹ ವಿವರಿಸಬಹುದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ವಿಕರ್ಷಣೆಗಳು ಏಕಾಂಗಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಆಧರಿಸಿದ ಈ brf3 ನ ರಚನೆಯ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು ಹೆಚ್ಚು ಪರಿಮಾಣಗಳನ್ನು ಬಯಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಹ್ ಅದಕ್ಕೆ ಉತ್ತಮ ಸ್ಥಳವೆಂದರೆ ಸಮಭಾಜಕ ಸಮತಲವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸುವುದು ಏಕೆಂದರೆ ಸಮಭಾಜಕ ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ಪರಮಾಣುವಿನ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ನಡುವಿನ ಕೋನ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಇಲ್ಲಿಗೆ 120 ಡಿಗ್ರಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ನಿಜವಾದ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿದರೆ ಅದು ಪರಸ್ಪರ ದೂರವಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋನವು 90 ಡಿಗ್ರಿ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಹಾಕಲು ಉತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವೆಂದರೆ ಸಮಭಾಜಕ ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ಅದು ಕೆಳಭಾಗದ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಶಕ್ತಿ
ಆದ್ದರಿಂದಲೇ ಈ brf3 ನ ಆಕಾರವು t-ಆಕಾರವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಅದರ ಆಕಾರದಲ್ಲಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಸರಿ ಎಂದು ತೋರುತ್ತಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ

Prutor@IITK

ಇದು ಒಂದು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತೊಂದು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣು ಇದು ಮಧ್ಯದ ಪರಮಾಣು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಟಿ ಆಕಾರ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK