 ಶುಭೋದಯ ಇತರ ಅಣುಗಳಿಗೆ ಮೋ ರೇಖಾಚಿತ್ರದ ಕುರಿತು ನಮ್ಮ ಚರ್ಚೆಯನ್ನು ಮುಂದುವರಿಸೋಣ , ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು h2 ಮತ್ತು ನಂತರ ಹೀಲಿಯಂ 2 ಮತ್ತು ನಂತರ li 2 ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದೇ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಬೆರಿಲಿಯಮ್ 2.
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇತರ ಅಣುಗಳಿಗೆ ಮೋ ರೇಖಾಚಿತ್ರದ ಕುರಿತು ಇನ್ನಷ್ಟು ನೋಡೋಣ , ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯ ಸಿದ್ಧಾಂತದಲ್ಲಿ ಕಕ್ಷೆಗಳ ಮಿಶ್ರಣವು ಸರಿ ಎಂದು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುವುದು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಒಂದು ಪರಮಾಣುವಿನ ಒಂದು ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅದರಂತೆ ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ಪರಮಾಣುವಿನ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಸರಿ ಇದು ಒಂದು ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಈ ಪರಮಾಣು b ಅದರ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವು ಇಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಶಕ್ತಿಯ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು , ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಬೋನಸ್ ಕಕ್ಷೀಯ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಏಕತೆ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ b ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಅವು ಸಂವಹನ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಎರಡು ಮೋ ರೇಖಾಚಿತ್ರಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮೋ ಮತ್ತು ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ಈ ರೀತಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ, ಇಲ್ಲಿ ಎಷ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇವೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಎರಡು ಮರು ನಂತರ ಅವರು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತಾರೆ ಇಬ್ಬರು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತಾರೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇನ್ನೂ ಎರಡು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತಾರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎಣಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಮಧ್ಯಮ ಒಂದು ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಗಳು ಇವು ಈ ಎರಡು ಪರಮಾಣು ಕಕ್ಷೆಗಳಿಗೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುವ ಪರಮಾಣು ಕಕ್ಷೆಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಪರಮಾಣು ಕಕ್ಷೆಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಮಾಣು ಕಕ್ಷೆಯ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಒಂದು ಎರಡು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯವಾಗಿದೆ 1 2 ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಹಾಗೆಯೇ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 4 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ 2 ಪ್ಲಸ್ 2 4 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೀಲಿಯಂಗೆ ಪರಮಾಣು ಏಕೆಂದರೆ ಇದರಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ, ನೀವು ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದನ್ನು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏಕತೆ ಕಕ್ಷೀಯ ಏಕತೆ ಕಕ್ಷೀಯ ಉಮ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅವು ಸಂವಹಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರದ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಿರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಏಕತೆಯ ನಂತರ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೀಯ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಅದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ yo ನೀವು ಮೋ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಹೀಲಿಯಂ ನಂತರ ನೀವು ಲಿಥಿಯಂ li-2 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಬೆರಿಲಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನಂತರ ನಾವು ಬೆರಿಲಿಯಮ್ ಬಿ 2 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಇಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಬಳಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳಿವೆ ಇವೆರಡೂ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಎರಡೂ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತವೆ ಹೆಚ್ಚುವರಿಯಾಗಿ ನೀವು ಬೆರಿಲಿಯಮ್ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನೀವು ಒಂದು ಬೆರಿಲಿಯಮ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಒಂದು ಎರಡು ಎರಡು ಸೆ ಎರಡು ಸೆ ಎರಡು ಸರಿ ಎರಡು ಸೆ ಎರಡು
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಎರಡಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಇವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೂ ಎರಡು ಆಹ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ತುಂಬಬೇಕು ಮತ್ತು ನಂತರ ಇಲ್ಲಿ ತುಂಬಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡರಲ್ಲಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ನಂತರ ಬಂಧ ಆರ್ಡರ್ ಈ ಎರಡಾಗಿದೆ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ಸ್ಟಾರ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಆಗಿದೆ ಬಂಧದ ಆದೇಶವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಈ ಎರಡು ಪರಸ್ಪರ ರದ್ದುಗೊಳಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಪರಸ್ಪರ ರದ್ದುಗೊಳಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದೆ ಉಮ್ ನಡುವೆ ಬಂಧವಿಲ್ಲ ಬಿ ಎರಡರಲ್ಲಿ ಬಂಧವಿಲ್ಲ ಅಂದರೆ ಅದು ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿಲ್ಲ ಬಿ ಎರಡರಂತೆ ಹೀಲಿಯಂ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿಲ್ಲ, ಬೆರಿಲಿಯಮ್ ನಂತರ ಇತರ ಅಣುಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ ಆಹ್ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಬೋರಾನ್ ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಂದಿನಂತೆ ಬೋರಾನ್ ಮೋ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಬರೆಯಬಹುದು ನೀವು ಇದು ಬೋರಾನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಏಕತೆ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬಿ ಬೋರಾನ್ ಬಿ 2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ 1s 1s2 2 s 2 2p ಒಂದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಬೋರಾನ್‌ಗಳು ಆಹ್ ಫಿ ಎಂದರೆ ಎರಡಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆ ಹತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏಕತೆ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಸೆಳೆಯುತ್ತೀರಿ ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಬೋರಾನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮತ್ತೊಂದು ಏಕತೆಯ ಕಕ್ಷೆಯು ಬೋರಾನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತೊಂದು ಬೋರಾನ್ ಮಧ್ಯದ b2
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಪರಸ್ಪರ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸಂಪರ್ಕಗೊಂಡಿರುವ ಎರಡು ಮೋ ರೇಖಾಚಿತ್ರಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಉಮ್ ಸರಿ ಇದು ಏಕತೆ ಅಥವಾ ಬೀಟಾ ಆಗಿದ್ದು ನಂತರ ನೀವು um two s ಕಕ್ಷೀಯ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಹಾಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನಂತರ ನೀವು ah ಎರಡು p ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿ ಎರಡು ರೀತಿಯ ಕಕ್ಷೆಗಳಿವೆ ಸುಮಾರು n ಸಹ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಪೈ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು pxpy ಹೊಂದಿರುವ ಚಿತ್ರದಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ pz ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುವುದಕ್ಕಾಗಿ pz ಆಗಿದೆ ಈ ಎರಡು pi ಬಂಧಗಳಿಗಾಗಿ ಎರಡು pi ಬಂಧಗಳು pxpy ಕಕ್ಷೀಯವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ರಚಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಪ್ರತಿಯೊಂದನ್ನು ಸಂವಹಿಸುತ್ತವೆ ಇನ್ನೊಂದು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಹೊಂದುತ್ತೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಒಂದು ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ನೀಡಲು ಸರಿ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಪೈ ಬಂಧಗಳು ಮೂರು ಎರಡು ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ರಚಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವು ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನದಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕಡಿಮೆ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಸರಿ ನಂತರ ಪೈ ಬಂಧವು ಬರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವನ ಶಕ್ತಿಯು ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅತಿಕ್ರಮಣವು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಇಲ್ಲಿ ಇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಹಾಗೆ ಚಿತ್ರಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಎರಡು ಮತ್ತು ಈ ಎರಡಕ್ಕೂ ಹಾಗೆ ಚಿತ್ರಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಐಯಾನ್ ಡಿ ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಪೈ ಸ್ಟಾರ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಏಕತ್ವ ಕಕ್ಷೆಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ, ಇದು ಉಮ್ ಒನೆನೆಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ, ಇದು ಎರಡು ಸೆ ಕಕ್ಷೆಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ, ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರವಾಗಿದೆ, ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೀಯ ಇದು ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಇದು px ಮತ್ತು py ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ pi ಕಕ್ಷೆಯು ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಗಳಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡಿದೆ ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಗಳು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡರಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ah pi ನಕ್ಷತ್ರ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ p ಕಕ್ಷೀಯ ಇದು um ಎರಡು pz ಕಕ್ಷೆಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು pz ಕಕ್ಷೆಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಎರಡು pz ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ. ಈಗ ಮೊದಲು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಮಾಡಿರುವುದು ಏಕತೆಯ ಕಕ್ಷೆಯೊಂದಿಗೆ ಏಕತೆಯ ಕಕ್ಷೆಯೊಂದಿಗೆ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯೊಂದಿಗೆ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೀಯ ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಯೊಂದಿಗೆ ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಮಿಶ್ರಣ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ನಾವು ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಓಕೆ ಈಗ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಭರ್ತಿ ಮಾಡಿ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಪಾದಗಳನ್ನು ಹಾಕಲು ಹತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎರಡು ಸಹ ಇನ್ನೊಂದು ಒಂದು ಆಹ್ ಎರಡು s ಎರಡು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಇವೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಇವೆ ಇವೆರಡೂ ಸರಿ ಇವೆರಡೂ ಸರಿ ಆ ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಯ ಮೇಲೆ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುವುದು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇಲ್ಲಿ ಇದು ಸುಮಾರು n ಇಲ್ಲೇ ಇರಲಿ ಅದು ಇಲ್ಲಿರಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಹಾಕಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಈ ಕಕ್ಷೀಯ ಕೆಳಗಿನ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಈಗ ಎರಡೂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಒಂದು ಕಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿವೆ ಅದು ಈಗ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಅಣುವು ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಅಣುವು ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಆಗಿದೆ ಪ್ರಸ್ತುತವಾಗಿ ಇದು ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಅಲ್ಲ ಅತ್ಯುತ್ತಮವಾಗಿ b2 ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಅಲ್ಲ ಅಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಜೋಡಿಯಾಗಿ ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಎಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಜೋಡಿಯಾಗಿವೆ ಎಂದರೆ ಕನಿಷ್ಠ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ b2 ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಅಲ್ಲ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ x-ಮಾನಸಿಕವಾಗಿ b2 ಒಂದು ಪ್ಯಾರಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಅಣು ಎಂದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಸರಿ b ಎರಡು ಒಂದು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಅಣುವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಯ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಭರ್ತಿ ಮಾಡಿದರೆ ಈ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವನ್ನು ಈ ರೀತಿಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ನೀವು b2 ಬಂಧದ ಕ್ರಮದ ಬಗ್ಗೆ ತಪ್ಪು ತೀರ್ಮಾನಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಬಂಧದ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಸಮನಾದ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಆರ್ಡರ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಬಯಸುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆರಡೂ ಈ ಎರಡನ್ನು ರದ್ದುಗೊಳಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇಲ್ಲಿ ಬಾಂಡಿಯಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇರುತ್ತದೆ ng ಕಕ್ಷೆಗಳು ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಬಂಧಕ ಕಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಬಂಧದ ಕ್ರಮಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾದ ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿರುವುದು ಒಂದು ಸರಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅಣುವಿನ ಸ್ವರೂಪವು ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಅಲ್ಲ ಇದು ಒಂದು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಸರಿ ಅತ್ಯುತ್ತಮವಾಗಿ ಗಮನಿಸಿದಾಗ ಇದು ಒಂದು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ b2 ಆಗಿದೆ ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಆಗ ಅಂದರೆ ನಾವು ಈಗ ಚಿತ್ರಿಸಿದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವು ತಪ್ಪಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟ ಸರಿಯಾದ ಶಕ್ತಿಯ ಹಂತದ ರೇಖಾಚಿತ್ರ ಯಾವುದು ಎಂದು ನೀವು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಹೋದರೂ ಓಹ್ ಸರಿ ಇದು ನಮ್ಮ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ಗಮನಿಸಿದ ವಿದ್ಯಮಾನಗಳನ್ನು ವಿವರಿಸಲು ವಿಫಲವಾಗಿದೆ ಸರಿ, ಗಮನಿಸಲಾಗಿದೆ ಈ ಸಿದ್ಧಾಂತದಿಂದ ಬೆಂಬಲಿತವಾಗಿಲ್ಲದ ಒಂದು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ಅಣುವಿಗೆ c2 ಅಣುವಿಗೆ ಅದೇ ಪ್ರಕರಣವಾಗಿದೆಯೇ ಎಂದು ನೋಡೋಣ ಬೋರಾನ್ ನಂತರ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ c2 ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇಸಂ ಸಂಖ್ಯೆ 12 12 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ 12 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತವೆ ಸರಿ ಈ ಎರಡು ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳನ್ನು ತುಂಬಿದ ನಂತರ ಕ್ಷೀಣಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ಕ್ಷೀಣಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಅಂದರೆ ಅವು ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಸಮಾನತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಸಮಾನ ಶಕ್ತಿಯಾದಾಗ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಉಳಿದಿರುವ ಪ್ರತಿ ಕಾರ್ಬನ್ c2 ಗೆ ಇನ್ನೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇನ್ನೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇವೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಎರಡು ಈ ಎರಡು ಕಕ್ಷೆಗಳಿಗೆ ಒಂದೊಂದಾಗಿ ಹೋಗುತ್ತವೆ ಸರಿ ಯಾರ ನಿಯಮದ ಪ್ರಕಾರ ಗರಿಷ್ಠ ಗುಣಾಕಾರ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಸಂನ ತೀರ್ಮಾನದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರದ ಪ್ರಕಾರ ನೀವು c2 ಒಂದು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಎಂದು ನೀವು ಊಹಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಇದು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಅಲ್ಲ ಇದು ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಅಣುವಾಗಿದೆ ನಂತರ ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರವು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ವಿವರಿಸಲು ಸೂಕ್ತವಾದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವಲ್ಲ ಕೆಲವು ಅಣುಗಳ ಗಮನಿಸಿದ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಕನಿಷ್ಠ ಬಿ 2 ಮತ್ತು ಸಿ 2 ನಂತರ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ವಿವರಿಸಲು ಸರಿಯಾದ ರೇಖಾಚಿತ್ರ ಯಾವುದು ಸರಿಯಾದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಬರೆಯುವ ಮೊದಲು ನೋಡಿ ನಾವು ಸರಿಯಾಗಿ ಮಿಶ್ರಣ ಮಾಡುವ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಕ್ಷೀಯ ಮಿಶ್ರಣ ಕಕ್ಷೀಯ ಮಿಶ್ರಣ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ಒಂದೇ ಆಗಿರುವವರೆಗೆ ಕಕ್ಷೀಯ ಮಿಶ್ರಣವು ಸಾಧ್ಯ ಮತ್ತು ಕಕ್ಷೀಯ ಎರಡು ಸ್ಥಿತಿಯ ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿ ಎರಡು ಸ್ಥಿತಿಗಳ ಮಿಶ್ರಣಕ್ಕೆ ಸಮ್ಮಿತಿ ಒಂದೇ ಸರಿ ಎನ್‌ಎಸ್ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಸರಿ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ಶಕ್ತಿಗಳು ಸರಿ ಶಕ್ತಿಗಳು ಒಂದೇ ರೀತಿಯವು ಮತ್ತು ಮಿಶ್ರಣ ಮಾಡುವ ಕಕ್ಷೆಗಳ ಸಮ್ಮಿತಿಯು ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಸಮ್ಮಿತಿಗಳಾಗಿರಬೇಕು ಈ ಎರಡು ಷರತ್ತುಗಳನ್ನು ಪೂರೈಸುವವರೆಗೆ ಸರಿ ಮಿಶ್ರಣವು ನಡೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಿಸಿರುವುದು ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಏಕತ್ವ ಕಕ್ಷೆಯೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಪರಮಾಣುವಿನ ಏಕತೆಯ ಕಕ್ಷೆಯ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯು ಒಂದು ಪರಮಾಣುವಿನ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯೊಂದಿಗೆ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೀಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ah ಹೋಲುತ್ತವೆ ಅಥವಾ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಕಕ್ಷೆಯ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯ ನಡುವೆ ಮಿಶ್ರಣವು ನಡೆಯುತ್ತದೆ. ಶಕ್ತಿಯು ತುಂಬಾ ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಏಕತೆ ಕಕ್ಷೆ ಮತ್ತು ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯ ನಡುವೆ ಯಾವುದೇ ಮಿಶ್ರಣವಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ಏಕತೆಯ ಕಕ್ಷೆಯ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯ ನಡುವಿನ ಶಕ್ತಿಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ತುಂಬಾ ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಏಕತೆಯ ಕಕ್ಷೆಯ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯ ನಡುವೆ ಯಾವುದೇ ಮಿಶ್ರಣವಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಉಮ್ ಅವರು ಹತ್ತಿರದ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿದ್ದರೆ ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಎಲ್ ಟು ಓಕೆ ಅಥವಾ ಲಿಥಿಯಂ ಟು ಲಿಥಿಯಂ ಟು ಅಹ್ ಎನ್ ಟೂ ಮೋಲ್ ಗಾಗಿ ಮಿಶ್ರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಲಿಥಿಯಂ ಟಿ ಮತ್ತು ಎರಡು ಅಣುವಿಗೆ ಎಕ್ಯೂಲ್‌ಗಳು ಎರಡು ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಎರಡು ಎಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನ ಗಮನಾರ್ಹ ಮಿಶ್ರಣವಿದೆ , ಒಂದು ಪರಮಾಣುವಿನೊಳಗೆ ಎರಡು ಎಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳ ನಡುವೆ ಮಿಶ್ರಣವಿದೆ ಒಂದು ಪರಮಾಣುವಿನೊಳಗೆ ಮಿಶ್ರಣವು ಸಂಭವಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ನಂತರ ಯಾವಾಗ ಅವು ಪರಸ್ಪರ ಪರಸ್ಪರ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ವ್ಯತಿರಿಕ್ತವಾಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹೇಗೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಮಿಶ್ರಣವು ಈ ಸಾಸ್ ಜಿರ್ಯುಫ್ ಸ್ಟಾರ್ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ಪರಿಣಾಮಕಾರಿ ಪರಮಾಣು ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ನಿಜವಾದ ಪರಮಾಣು ಶುಲ್ಕಗಳಿಗಿಂತ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಪರಿಣಾಮಕಾರಿ ಪರಮಾಣು ಚಾರ್ಜ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಿಣಾಮಕಾರಿ ಪರಮಾಣು ಚಾರ್ಜ್ ಸರಿ. ಚಾರ್ಜ್ ಎಡದಿಂದ ಬಲಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಲಿಥಿಯಂನಿಂದ ಸರಿ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಲಿಥಿಯಂಗೆ ಫ್ಲೋರೈಡ್ಗೆ ಹೋದಾಗ z ನಕ್ಷತ್ರದ ಪರಿಣಾಮಕಾರಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯರ್ ಚಾರ್ಜ್ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯರ್ ಚಾರ್ಜ್ ಹೆಚ್ಚಾದಾಗ z ಸ್ಟಾರ್ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯರ್ ಚಾರ್ಜ್ ಎಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತನ್ನ ಕಡೆಗೆ ಆಕರ್ಷಿಸುವ ಶಕ್ತಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲಿಥಿಯಂನಿಂದ ಫ್ಲೋರೈಡ್ಗೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಹೆಚ್ಚಾದಾಗ ಸರಿ, ವಿವಿಧ ಕಕ್ಷೆಗಳಲ್ಲಿ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕಡೆಗೆ ಆಕರ್ಷಿಸುತ್ತದೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ನಂತರ um ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ನಂತರ ನೀವು ಒಂದು s ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ನಂತರ ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಕ್ಷೆಗಳಲ್ಲಿರುವ ಈ ಕಕ್ಷೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಕಡೆಗೆ ಆಕರ್ಷಿತವಾಗುತ್ತವೆ ವಿಭಿನ್ನ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ಆಕರ್ಷಿಸುವ ವಿಭಿನ್ನ um ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಪರಸ್ಪರ ಎಳೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಅಂಶಗಳಿಗೆ 2s ಮತ್ತು 2p ಕಕ್ಷೆಯ ನಡುವೆ ಮಿಶ್ರಣವಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ li 2 n 2. ನೀವು o2 ಗೆ ಹೋದರೆ ನೀವು ಸರಿ ಮಾಡಬೇಕು ಪರಮಾಣು ಚಾರ್ಜ್ ಹೆಚ್ಚಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಮಿಶ್ರಣವು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ 2 ಸೆ ಮತ್ತು 2p ಅಂತರದ ಅಂತರದಲ್ಲಿ 2 ಸೆ ಮತ್ತು 2 ಪಿ ಅಂತರವು ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕಾಗಿ ಈ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಮಿಶ್ರಣ ಮಿಶ್ರಣವಿಲ್ಲ ಈ ಅಣುಗಳು ಅಥವಾ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಈ ಅಂಶಗಳು 2s2p ಕಕ್ಷೆಯ ಮಿಶ್ರಣವಿಲ್ಲದೇ ಇರುವ ಕಾರಣ ಶಕ್ತಿಯ ಅಂತರವು ಹೆಚ್ಚು ಏಕೆ ಶಕ್ತಿಯ ಅಂತರವು ಹೆಚ್ಚು ಏಕೆಂದರೆ ಪರಮಾಣು ಚಾರ್ಜ್ ಅಧಿಕವಾಗಿರುವಾಗ ಪರಮಾಣು ಚಾರ್ಜ್ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎರ್ ಓಕೆ 2ಎಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು 2 ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಎಳೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತರವು ಹೆಚ್ಚಾದಾಗ ಅಂತರವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಶಕ್ತಿಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸ ಹೆಚ್ಚು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಯಾವುದೇ ಮಿಶ್ರಣವಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಅದು ನಿಜವಲ್ಲ ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಅಂಶಗಳು ಅಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯರ್ ಚಾರ್ಜ್ ಸರಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಎರಡು ಸೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಆಕರ್ಷಿತವಾಗುವುದಿಲ್ಲ, ಸರಿ ಈ ಪ್ರಕಾರದ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಆಕರ್ಷಿತವಾಗುವಷ್ಟು ಆಕರ್ಷಿತವಾಗುವುದಿಲ್ಲ. ಮಿಕ್ಸಿಂಗ್ 2s ಕಕ್ಷೀಯ 2p ಕಕ್ಷೀಯ ಮಿಶ್ರಣವಿರುವಾಗ ಈ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅವು ಪರಸ್ಪರ ಸಂವಹನ ನಡೆಸಿದಾಗ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ಹಿಮ್ಮುಖವಾಗುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ರಚಿಸಿದರೆ ನಾನು 2s ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಮಾತ್ರ ಸೆಳೆಯಲಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಇದು 2s ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಪರಮಾಣುವಿನ ಇನ್ನೊಂದು 2s ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಸಂವಹನ ಮಾಡುವ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ನಂತರ ನೀವು 2p ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಎಂದಿನಂತೆ ಸರಿ ಬಂಧವು ಸರಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಓಕೆ ಪೈ ಬಾಂಡ್ ಇದೆ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಈ ಪೈ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಮೇಲೆ ನೀವು ಪೈ ಆರ್ ಬೀಟಾ ಮತ್ತು ನಂತರ ಸಿಗ್ಮಾ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಎಳೆಯಿರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ತೋರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಮಾಡಬಹುದು ಹಾಗೆ ತೋರಿಸು ಮತ್ತು ನೀವು ತೋರಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಈಗ ಕೆಲವು 2s ಮತ್ತು 2p ಕಕ್ಷೆಯ ನಡುವೆ ಮಿಶ್ರಣವಿದೆ ನಂತರ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರ, ಕ್ಷಮಿಸಿ ಸಿಗ್ಮಾ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೆ, ಇದು ಪೈ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೀಯ, ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೀಯ, ಸರಿ, ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ. ಏಕೆಂದರೆ ಹೊಸದು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಪರಿಣಾಮಕಾರಿ ಪರಮಾಣು ಚಾರ್ಜ್ ಕಡಿಮೆ 2 ಸೆ ಮತ್ತು 2 ಪಿ ಕಕ್ಷೆಯ ನಡುವೆ ಮಿಶ್ರಣವಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಈ ರೀತಿಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಎಂದು ನೋಡೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಮಿಶ್ರಣ ಮಾಡುವುದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯು ಎರಡು ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡಿತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮಿಕ್ಸಿಂಗ್ ಸರಿ ಇದೆ , ಎರಡು ಎಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಆಣ್ವಿಕ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಫಾರ್ಮುಲಾ ಎರಡು ಎಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಮತ್ತು ಸಿಗ್ಮಾ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಎರಡು ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಯ ನಡುವೆ ಮಿಶ್ರಣ ಸರಿ ಮಿಶ್ರಣವಿದೆ ಇಟಾಲ್ ಅವು ಮಿಶ್ರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ, ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವು ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ, ಕಡಿಮೆ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೀಯ ಶಕ್ತಿಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಕಡಿಮೆಯಾದಾಗ ಪೈ ಕಕ್ಷೆಯು ಒಂದು ಗಾತ್ರವಾಗಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ, ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಕಕ್ಷೆಗಳ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಹಿಮ್ಮುಖವಾಗುತ್ತದೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಬಹುದಾದ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಇರಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ತೆರೆದಿರುವಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಒಂದು ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಎಳೆಯಿರಿ ಇದು ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಯ ಪ್ರಕಾರ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಹೌದು ಸರಿ 1s ಕಕ್ಷೀಯ ಕ್ಷಮಿಸಿ 2s ಕಕ್ಷೀಯ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು 2s ಕಕ್ಷೀಯ 2s ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟ ಸರಿ ಈ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟ ಈ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವು 2p ಕಕ್ಷೆಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಈ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯು ಅವನೊಂದಿಗೆ ಬೆರೆತು ಎರಡು p ಎರಡು ರೂಪುಗೊಂಡ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೀಯ ರೂಪ ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ನೆಲೆಗೊಂಡಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ಮೇಲಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹಿಮ್ಮುಖವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೇಲಕ್ಕೆ ಹೋದಾಗ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋದರೆ ಸರಿ ಇಲ್ಲಿ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆ ಇದೆ ಮತ್ತು i ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮಟ್ಟವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ರಚಿಸಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಅದರ ನಂತರ ನೀವು ಪೈ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ನಂತರ ನೀವು ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಎರಡು ಸೆಕೆಂಡುಗಳ ಕಕ್ಷೆಯಿಂದ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಬೆರೆಸಿದ ನಂತರ ಈ ಮಿಶ್ರಣವು ಫಲಿತಾಂಶವಾಗಿದೆ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಪೈ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರ ಅಥವಾ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ಪೈ ನಕ್ಷತ್ರ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ನಕ್ಷತ್ರ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ರಿವರ್ಸಲ್ ಇದೆ ಎಂದು ನೋಡಬಹುದು ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಗಳ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಮಿಶ್ರಣ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದಾಗ

ಕಡಿಮೆ ಶಕ್ತಿಯು ಮಿಕ್ಸಿಂಗ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಪೈ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯು ಎರಡು ಸೆ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳ ಮಿಶ್ರಣದಿಂದ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಸೆಗಳಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇಲ್ಲಿ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ತೋರಿಸಬೇಕು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಎರಡು ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಎಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹೊಂದಿದೆ ಎರಡು s ಮತ್ತು ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಮತ್ತು pi ಕಕ್ಷೀಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವು ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯಿಂದಾಗಿ ಈ ಕಕ್ಷೆಗಳು ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತವೆ ಈ ಕಕ್ಷೀಯ ಕಡಿಮೆ ಶಕ್ತಿ ah ಈ ರೀತಿಯ ಮೋ ರೇಖಾಚಿತ್ರಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಈಗ ಇದು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಅಂಶಗಳಲ್ಲಿ ಇರುವ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವಾಗಿದೆ ಬೋರಾನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನೀವು ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಈ ರೀತಿಯ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ತುಂಬಿದರೆ , ನೀವು ಸರಿಯಾದ ರೇಖಾಚಿತ್ರದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಆ ಅಣುಗಳ ಅತ್ಯುತ್ತಮ ಗಮನಿಸಿದ ಉಮ್ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ಬೆಂಬಲಿಸುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ b2 ಸಂಖ್ಯೆಯು 10 ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ 4 ಅನ್ನು ಈಗಾಗಲೇ ಸೇವಿಸಲಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸರಿ ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ನಾನು ನಿಮಗೆ ಇನ್ನೊಂದು ರೇಖಾಚಿತ್ರದಲ್ಲಿ ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬೋರಾದ ಏಕತ್ವದ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ b2 ಗಾಗಿ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸಿ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 1s ಆಗಿದೆ ಕಕ್ಷೀಯ ಏಕತೆ ಕಕ್ಷೀಯ ಅವರು ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತಾರೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಶಕ್ತಿ ಸರಿ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಮೇಲೆ ನೀವು ಸರಿ ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅವು ಸರಿಯಾಗಿ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇ ಆಫ್ ಉಮ್ ಮಿಕ್ಸಿಂಗ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕಡಿಮೆ ಶಕ್ತಿಯ ಪೈ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ಸಿಗ್ಮಾ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಕೊಡುಗೆ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಎರಡು ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಪೈ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅದರ ಮೇಲೆ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಸಿಗ್ಮಾದ ಕಕ್ಷೆಯು ಪೈ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 2s ಕಕ್ಷೀಯ ಮತ್ತು 2p ಕಕ್ಷೆಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಲ್ಲಿ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ತೋರಿಸಬೇಕು ಅದು b 2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆ 10 ಇಲ್ಲಿ 2 2 ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎರಡು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಇಲ್ಲಿ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರದ ಉದ್ದೇಶಕ್ಕಾಗಿ ಅವರು ಪರಸ್ಪರ ರದ್ದುಗೊಳಿಸುತ್ತಾರೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಹೋಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಹೋಗಿದೆ ಈಗ ಸರಿ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಬೋರಾನ್‌ನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಒಂದು ಸೆ ಎರಡು ಒಂದು ಎರಡು ಎರಡು ಎರಡು ಸೆ ಎರಡು p ಒಂದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಒಟ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ಸ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಹತ್ತು ಪ್ರತಿ ಬೋರಾನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಐದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಇಲ್ಲಿದೆ ಒಂದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆರಡೂ ಇವೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಲಭ್ಯವಿವೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಡಿಜೆನೆರೇಟ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ಗಳು ಇವೆ ಆಗ ಎರಡೂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಒಂದೇ ಕಕ್ಷೆಗೆ ಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ ನಂತರ ಸಮಾನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಮತ್ತೊಂದು ಕಕ್ಷೆಯು ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಈ ಎರಡು ಕಕ್ಷೆಗಳನ್ನು ಡಿಜೆನೆರೇಟ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡು ಮಾತ್ರ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡೂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗುವುದಿಲ್ಲ ಒಂದೇ ಕಕ್ಷೆಗೆ ಹೋಗಿ ಸರಿ ಗರಿಷ್ಠ ಗುಣಾಕಾರದ ನಿಯಮದ ಪ್ರಕಾರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಆಕ್ರಮಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ಸಮಾನವಾಗಿದ್ದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರತಿ ಕಕ್ಷೆಗೆ ಒಂದೊಂದಾಗಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಅವರು ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾಗಿ ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುತ್ತಾರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಆಣ್ವಿಕ ಬೀಟಾ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯ ಕ್ಷೀಣಗೊಳ್ಳುವ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯ ಒಂದು ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ನಂತರ ಸರಿ ಈಗ ಬಂಧದ ಕ್ರಮವು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಿ ಬಂಧ ಕ್ರಮವು ಒಂದಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಅಣುವಿನ ಅಣುವಿನ ಸ್ವರೂಪವು ಬದಲಾಗಿದೆ ಈಗ ಅದು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇರುವುದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಪೈ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ರೂಪುಗೊಂಡಿದೆ ಸರಿ ಇದು px ಮತ್ತು py ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಪೈ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ಎರಡು p ಸಿಗ್ಮಾದಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ ಇದು ಎರಡು pz ಕಕ್ಷೀಯ s ಆಗಿದೆ ಓ ಸರಿ ಈ ಕಕ್ಷೆಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಬಂಧದ ಕ್ರಮವು ಒಂದು ಅಣುವು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ಸರಿ ಈಗ ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರವು b2 ನ ಅತ್ಯಂತ ಗಮನಿಸಿದ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ವಿವರಿಸುತ್ತದೆ ಅದು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಆಗಿದೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು c2 ಗಾಗಿ b2 ಗಾಗಿ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಭರ್ತಿ ಮಾಡಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆ 12 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಆದ್ದರಿಂದ 12 ಈಗ ನಾವು ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರದಲ್ಲಿ ಹತ್ತು ತುಂಬಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ಇನ್ನೆರಡು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತವೆ ಸರಿ ಈಗ ನೀವು ಈ ಎರಡನ್ನು ತುಂಬಿದಾಗ ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಈಗ ಇದು c2 ಒಂದು ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಸರಿ c2 ಆಗಿದೆ c2 ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಉದ್ದೇಶಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ಎರಡು ಪರಸ್ಪರ ರದ್ದುಗೊಳಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಬಂಧದ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಪ್ರತಿಬಂಧಕಗಳಾಗಿವೆ ಕಕ್ಷೀಯ ಇಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧದ ಕ್ರಮವು ಬಂಧದ ಕಕ್ಷೆಗಳಲ್ಲಿ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಿಂದ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಯು ನಾಲ್ಕು ಮೈನಸ್ ಸೊನ್ನೆಯನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಸರಿ ಎರಡಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಬಂಧದ ಕ್ರಮವು ಎರಡು c ಎರಡು ಈಗ ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರವು c2 ನ ಆಸ್ತಿಯ ವಾಸ್ತವಿಕ ಗುಣವನ್ನು ವಿವರಿಸುತ್ತದೆ ಇದು ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಜವಾದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಬಳಸಬೇಕು ಸರಿಯಾದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವು um c2 ಅಥವಾ b2 ಅಣುಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣವನ್ನು ವಿವರಿಸಲು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಈಗ ನೀವು ಈ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವನ್ನು ತುಂಬಬಹುದು n2 ಗಾಗಿ ರೇಖಾಚಿತ್ರವು ಇಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆ 14 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಪ್ರತಿ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಕೆಲವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ

PhUtor@IITK

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಒಂದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಎರಡು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತವೆ, ಸರಿ ಈಗ ನಾನು ಇದನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಹದಿನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಈಗ ಹದಿನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನೀವು ಎರಡು ಎರಡು ಎರಡು ಎರಡು ಎಣಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಂಟು ಸರಿ ಹತ್ತು ಹನ್ನೆರಡು ಹದಿನಾಲ್ಕು ಹದಿನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಈಗ n ಗೆ ಬಂಧದ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆರಡೂ ಪರಸ್ಪರ ರದ್ದುಗೊಳಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಬಂಧದ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಂಟಿಬಾಂಡಿಂಗ್ ಮಲ್ಟಿಪಲ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಿಂದ ಆರು ಮೈನಸ್ ಸೊನ್ನೆಯನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಮೂರಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿ ಭಾಗಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಟ್ರಿಪಲ್ ನಡುವೆ n2 nnn ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಂಧವಿದೆ ಎರಡು ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ನಡುವೆ ಇರುವ ಬಂಧಗಳು ಮತ್ತು ಅಣುವು ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಆಗಿದ್ದು ಇಲ್ಲಿ ಅಣುವು ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಆಗಿರುವಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ತೊಂದರೆ ಇಲ್ಲ ಎಂದು ನೀವು ವಿವರಿಸಬಹುದು, ಇದು ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಶಕ್ತಿ ಮಟ್ಟದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ um ಇದರಿಂದ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಸೂಕ್ತವಾದ ಶಕ್ತಿ ಮಟ್ಟದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ li 2 n2 ಈಗ ನಾವು o2 ಗಾಗಿ o2 ಗಾಗಿ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಓ 2 ಒಕೆ ಎಂದಿನಂತೆ ನೀವು 1s ಕಕ್ಷೀಯ 1s ಕಕ್ಷೀಯ ಸಂವಾದದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು ಎರಡು ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಸರಿ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೀಯ ಸರಿ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೀಯ ಸಂವಹನ ಮತ್ತು ನಂತರ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವು ಮಟ್ಟವಾಗಿರುತ್ತದೆ ರೂಪುಗೊಂಡ ನಂತರ ನೀವು um pi ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಸರಿ ನೀವು um a ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನಂತರ ಒಂದು ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಿದೆ ನಂತರ pi ಕಕ್ಷೀಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪೈ ಬಂಧವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಹಾಗೆಯೇ pi ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೀಯ ah phi ಸ್ಟಾರ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಕೂಡ ಪಂಪ್ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ಸ್ಟಾರ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಈ ರೀತಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಅಣುವನ್ನು ನಿರ್ಮಿಸಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ao ಇಲ್ಲಿದೆ o ಇದು o ಇಲ್ಲಿ ಇದು o2 ಈಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದೆ ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸರಿ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಒಟ್ಟು ಹದಿನಾರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಎರಡು ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ಮೊದಲ ಕಕ್ಷೆಯ ಫಲಿತಾಂಶವಾಗಿದೆ , ನೀವು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಬಂದಾಗ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ. um 2p ಕಕ್ಷೆಯಿಂದ ಮತ್ತು ಇದು ಎರಡು ಪಿಯರ್ ಬೀಟಾದಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಪೈ ಕಕ್ಷೀಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಸಿಗ್ಮಾ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು pi r ಬೀಟಾಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕಡಿಮೆ ಶಕ್ತಿ ಏಕೆಂದರೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯರ್ ಚಾರ್ಜ್ o2 ಗೆ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಎರಡು ಸೆ ಮತ್ತು 2 ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ನಡುವೆ ಯಾವುದೇ ಮಿಶ್ರಣವಿಲ್ಲ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮಿಕ್ಸಿಂಗ್ ಇಲ್ಲದಿದ್ದಾಗ ಯಾವುದೇ ಮಿಶ್ರಣವಿಲ್ಲ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೀಯವು ಪೈ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕಡಿಮೆ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಭರ್ತಿ ಮಾಡಬೇಕು um ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಭರ್ತಿ ಮಾಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ 18 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮಾಡಬೇಕು ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಭರ್ತಿ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇನ್ನೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಈ ಎರಡು ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ಪೈ ಸ್ಟಾರ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅಹ್ ಎರಡು ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್ನಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಸಿಗ್ಮಾ ಸ್ಟಾರ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ಉಮ್ ಟು ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್ನಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಹದಿನಾರು ಎರಡು ಎರಡರಿಂದ ಎಂಟು um ಎಂಟು ಹತ್ತು ಆಹ್ 12 14 16 16 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಆಹ್ ನೀವು ಎರಡು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಿನ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹಾಕಿದಾಗ ಈ ಎರಡು ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟಗಳು ಕ್ಷೀಣಿಸಿದ ಕಕ್ಷಕಗಳಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಆಣ್ವಿಕ ಬೀಟಾವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಒಂದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ o2 ಸರಿ ಎರಡು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎರಡು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅಂದರೆ o ಎರಡು ಒಂದು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಹೌದು ಅದು ಸರಿ ಆಮ್ಲಜನಕಕ್ಕೆ ಹೋಗಿ ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಪ್ರಕೃತಿ ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಸ್ಥಿತಿ ಏನು ಎಂದು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಬಾಂಡ್ ಸಿದ್ಧಾಂತದ ಪ್ರಕಾರ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಬಾಂಡ್ ಸಿದ್ಧಾಂತದ ಪ್ರಕಾರ ಎರಡು ಆಮ್ಲಜನಕದ ನಡುವೆ ಎರಡು ಬಂಧಗಳು ಇದ್ದಾಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಜೋಡಿಯಾಗುತ್ತವೆ, ಅಂದರೆ ಎರಡು ಬಂಧಗಳು ಇವೆ, ಅಂದರೆ ಗರಿಷ್ಠ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಉರಿಯುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಬಾಂಡ್ ಸಿದ್ಧಾಂತವು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಅಣುವನ್ನು ಊಹಿಸುತ್ತದೆ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿದ್ಧಾಂತದ ಪ್ರಕಾರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಜೋಡಿಯಾಗಿ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಬಾಂಡ್ ಸಿದ್ಧಾಂತವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಂತೆ o2 ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಆಗಿರಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ವ್ಯಾಲ್ನಲ್ಲಿನ ಒತ್ತಡ ence ಬಂಧ ಸಿದ್ಧಾಂತವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸುವುದರ ಮೇಲೆ ಎಲ್ಲೆಲ್ಲಿ ಬಂಧ ರಚನೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸಬೇಕು , ಒಂದು ಬಂಧದ ರಚನೆಗೆ ನಿಮಗೆ ಎರಡು ಎರಡು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಬೇಕಾಗುತ್ತವೆ, ಇದು ಅಹ್ ಸಮತೋಲಿತ ಬಂಧ ಸಿದ್ಧಾಂತದ ಮೂಲ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಗಳು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಉಮ್ ತತ್ವದ ಪ್ರಕಾರ ಸಮತೋಲಿತವಾಗಿದೆ ಬಾಂಡ್ ಸಿದ್ಧಾಂತವು ಇದು ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಎಂದು ಭವಿಷ್ಯ ನುಡಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಅಲ್ಲ ಇದು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಇದು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಜವಾದ ಅಣುವನ್ನು ವಿವರಿಸಲು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಬ್ಯಾಂಡ್ ಸಿದ್ಧಾಂತದ ವೈಫಲ್ಯಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಮತ್ತೊಂದು ಸಿದ್ಧಾಂತವು ಈ ಸಿದ್ಧಾಂತವಾಗಿದ್ದು ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯ ಸಿದ್ಧಾಂತವಾಗಿದೆ ಅಕಸ್ಮಾತ್ತಾಗಿ ಏನನ್ನು ಗಮನಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ವಿವರಿಸಲು ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬ್ಯಾಲೆನ್ಸ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಸಿದ್ಧಾಂತವು ಓ 2 ಅನ್ನು ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಪ್ಯಾರಾಮೀಟರ್ ಎಂದು ಊಹಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಇದು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದನ್ನು ಮೋ ರೇಖಾಚಿತ್ರದ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯ ರೇಖಾಚಿತ್ರದಿಂದ ಮಾತ್ರ ವಿವರಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಪ್ರತಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗೆ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರತಿ ಪೈ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೆಗಳು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ o2 ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯ ಸಿದ್ಧಾಂತದಲ್ಲಿ ನೀವು ಏನನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕುತ್ತೀರಿ ಬಂಧದ ಕ್ರಮವು ನೀವು ಬಂಧದ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ಪ್ರತಿಬಂಧಕದಲ್ಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಶೇಕಡಾವಾರು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಬೇಕಾಗಿರುವುದು ಸರಿ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯ ಸಿದ್ಧಾಂತದ ಪ್ರಕಾರ ಸರಿ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಕು ಸರಿ ಸಾಕು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಬಂಧ ರಚನೆಗೆ ಸಿ ಸಾಕಷ್ಟು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧ ರಚನೆಗೆ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಕಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿದ್ಧಾಂತದಲ್ಲಿ ನೀವು ಬಂಧ ರಚನೆಗೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಅದು ಪ್ರಮುಖ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈಗ ಮತ್ತೊಂದು ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ, ಅದನ್ನು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಪರಿಚಯಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಹೋಮೋ ಮತ್ತು ನಂತರ ಲುಮು ಹೋಮೋ ಎಂದರೆ ಅತಿ ಹೆಚ್ಚು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವುದು ಇದರರ್ಥ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆಕ್ರಮಿತ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಲುಮೋ ಎಂದರೆ ಕಡಿಮೆ ಆಕ್ರಮಿಸದ ಅಣುವಿನ ಕಕ್ಷೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಅಣುವಿಗೆ ಹೋಮೋ ಲುಮೋ ಎಂದರೇನು ಇಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಯು ಪಂಚತಾರಾ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಅದು ಆಹ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಅತಿ ಹೆಚ್ಚು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವುದು ಯಾವುದು ಲುಮೋ ಕಡಿಮೆ ಆಕ್ರಮಿತವಲ್ಲದ ಅಣುಗಳು ಕಡಿಮೆ ಖಾಲಿಯಿಲ್ಲದ ಆಣ್ವಿಕ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಸ್ಟಾರ್ ಬೀಟಾ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು h ಆಗಿದೆ ಹೋಮೋ ಯಾವುದು ಲುಮು ಹೋಮೋ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯ ಎಂದು ನೀವು ಗುರುತಿಸಬಹುದು o2 ಗಾಗಿ ಅತಿ ಹೆಚ್ಚು ಆಕ್ರಮಿತ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಯು 5 ನಕ್ಷತ್ರಗಳ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಲುಮೋವನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ, ಅದು ಕಡಿಮೆ ಖಾಲಿಯಿರುವ ಅಣುವಾಗಿದೆ ಇದರ ಮೇಲೆ ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ಕಕ್ಷೀಯಗಳಿವೆ ಇದರ ಮೇಲೆ ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ಕಕ್ಷೆಗಳಿವೆ ಅದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಲಾಗಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೊದಲ ಖಾಲಿಯಿಲ್ಲದ ಆಣ್ವಿಕ ಆಪರೇಟರ್ ಆಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಆಕ್ರಮಿತ ಆಣ್ವಿಕ ಬೀಟಾ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಕಡಿಮೆ ಆಕ್ರಮಿತ ಆಣ್ವಿಕ ಲೋಹವಾಗಿದೆ. ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಇದು ಲುಮೋ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಲುಮೋ ಆಗಿದೆ ಇದು o2 ಗಾಗಿ ಹೋಮೋ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕಕ್ಷೆಯ ಆಕ್ಯುಪೆನ್ಸಿಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನೀವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಗ ಉಮ್ ಹೋಮೋ ಆಗಿರುವ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಅಣುವಿಗೆ ಲುಮೋ ಎಂದು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಗ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ , ಇದು o2 ಗಾಗಿ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಈಗ ನೀವು um f ನಂತಹ ಅಣುಗಳನ್ನು ಭರ್ತಿ ಮಾಡಬಹುದು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಎರಡು ಸರಿ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸರಿ ಅದರ i ts ಹದಿನೆಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರತಿ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ 9 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡೂ ಉಳಿದ 2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಈ ಎರಡಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಬಂಧ ಕ್ರಮವು 1 ಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ um ಆಂಟಿಬಾಂಡಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಲ್ಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಬದಲಾವಣೆಗಳ ಗಡಿ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧ ಕ್ರಮ ಒಂದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಯಾವುದೇ ಎರಡು um ಗೆ ತುಂಬಬಹುದು ಇದರಿಂದ ಇನ್ನೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಸರಿ ನಿಯಾನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಯಾವುದೇ ಬಂಧವಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಆ ಅಣು ಈಗ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿಲ್ಲ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ ಓ2 2 ಮೈನಸ್ ಓ2 ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಓ 2 ಜೊತೆಗೆ ಇಲ್ಲಿ 2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಎಬಿ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಓ ಎರಡು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ಅದು ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಬಾಂಡ್ ಉದ್ದ ಮತ್ತು ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಅನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ o2 ಗಾಗಿ ಬಾಂಡ್ ಓಕೆ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ 2 ಬಾಂಡ್ ಉದ್ದವು 121 ಮೀಟರ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇನ್ನೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು o2 ಗೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು f ಗಾಗಿ ಇರುತ್ತದೆ ಬಂಧ ಸಂಯೋಜಕವು ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ಇಲ್ಲಿ ಬಂಧದ ಕ್ರಮವು ಒಂದು ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು 149 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ 2 ಮೈನಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ 2 ಮೈನಸ್ ಎಂದರೆ 2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ 2 ಮೈನಸ್ ಎಂದರೆ 2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ 2 ಮೈನಸ್ ಎಂದರೆ ಅವು ಎಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವಾಗ ಇದು ಬಾಟಲ್ ಅಣು ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು o2 ಗೆ ನೀಡಿದರೆ ಆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸರಿ ಹೋಗುತ್ತವೆ ಆರ್ಬಿಟರ್ ಆಣ್ವಿಕ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಸರಿ ಅದು ಆಕ್ರಮಿಸಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಏಕಾಂಗಿಯಾಗಿ ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವಿರಿ ಅಂದರೆ ಜಾಗವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡೂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಪೈ ಸ್ಟಾರ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಈ ಪೈ ಸ್ಟಾರ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗೆ ಹೋಗಿ ಅದು ಬಾಂಡ್ ಕ್ರಮದ ಮೇಲೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಡ್ರಾ ಮಾಡುವಾಗ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಡ್ರಾ ಮಾಡಿದಾಗ ಓ ಯಿಂದ ಎರಡು ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿ ಈಗ ನಾನು um ಅನ್ನು ಮಾತ್ರ ಚಿತ್ರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಹೊರಗಿನ ಹೆಚ್ಚಿನ ವಿದ್ಯುನ್ಮಾನ ಸಂರಚನೆ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯ ಸಂರಚನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು p ಕಕ್ಷೀಯ ಎರಡು p ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನಂತರ ನೀವು m ಅನ್ನು ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನಂತರ ನೀವು pi ಕಕ್ಷೀಯ pi ಕಕ್ಷೀಯ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೀಯ ಓಕೆ ಓ ಎರಡು ಅಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಇದು o ಆಗಿದೆ 2 2 ಮೈನಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ism 18 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸರಿಯಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ o2 ನಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆ 16 ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ o2 ನಲ್ಲಿ 2 ಮೈನಸ್ ಎಂದರೆ 2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ 16 ಪ್ಲಸ್ 2 ಸರಿ ಹೊಂದಿರುವ 18 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಇಲ್ಲಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ತುಂಬಿ ನಂತರ ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಈಗ ತುಂಬಿದೆ ನೀವು ಬಂಧದ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಸಮಾನವಾದ o2 ಗಾಗಿ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಿದರೆ ಅದು ಆರು ಸರಿ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರಸ್ತುತ ಪ್ರತಿಬಂಧಕ ಕಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಫಿ ಸ್ಟಾರ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಇದು ಪೈ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಈ ಸಿಗ್ಮಾ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಇದು ಸಿಗ್ಮಾ ಸ್ಟಾರ್ ಅಥವಾ ಬೀಟಾ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧದ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಆರು ಸರಿ ಸಂಖ್ಯೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಶೇಕಡಾವಾರು ಒಟ್ಟು ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಾಲ್ಕು ಅನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸರಿ ಹೊಂದುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಒಂದು ಎರಡರಿಂದ ಎರಡು ಒಂದಕ್ಕೆ ಸಮ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಓ ಎರಡಕ್ಕೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಿದಾಗ ಅದು ಓ ಎರಡಾಗುತ್ತದೆ ಓ ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಸರಿ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ 1

ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು 149 ಆರಂಭಿಕ o2 ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಅದು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆಯೇ ಎಂದು ಯಾವಾಗ ನೀನು o2 ನಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುವ ಬಂಧದ ಅಂತರವನ್ನು ಹೋಲಿಸಿ ಇದು 121 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ 2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನೀಡಿದ ನಂತರ ಬಂಧದ ಉದ್ದವನ್ನು 149 ಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಪ್ರತಿಬಂಧಕ ಕಕ್ಷೆಗೆ ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಆಂಟಿಬಾಂಡಿಂಗ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಬಾಂಡ್ ಉದ್ದದ ಬಂಧದ ಕ್ರಮವು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಕಡಿಮೆಯಾದಾಗ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಕಡಿಮೆಯಾದಾಗ ಬಾಂಡ್ ಉದ್ದ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಉದ್ದ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುವಂತೆ ಇಲ್ಲಿ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಎರಡು ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಒಂದು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಹೆಚ್ಚಾದಾಗ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಸರಿ ಅದರ ಉದ್ದದ ಉದ್ದವು ಸರಿ 121 ಸರಿ ಮತ್ತು ಬಾಂಡ್ ಯಾವಾಗ ಆದೇಶವು 1 ಬಂಧದ ಉದ್ದವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುವುದು ಅಥವಾ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವುದು 149 ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು o2 ಮೈನಸ್ ಸೂಪರ್ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಾ ಎಂದು ನೋಡೋಣ ಈಗ ನೀವು ಒಂದು ಬೂಮ್ ಅನ್ನು ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಇನ್ನೊಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹೋಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಕೇವಲ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು ಅಂದರೆ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇಲ್ಲಿ ಸರಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರತಿಬಂಧಕ ಕಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿ ಇರುವ ಆರು ಮೈನಸ್ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗೆ ಸಮನಾದ ಬಂಧ ಕ್ರಮವನ್ನು o ನಿಂದ ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ಮೂರು ಭಾಗಿಸಲಾಗಿದೆ ಎರಡು ಸಮಾನವಾದ ಮೂರರಿಂದ ಎರಡು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ o ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಮತ್ತು ವೋಲ್ವೋ ದೂರವು 126 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಎಂದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ನೀವು ಸರಿ o2 ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಂದರೆ ಸರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು o2 ನಿಂದ ತೆಗೆದುಹಾಕಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅತ್ಯಧಿಕ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ದೂರ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿಮ್ಮ o ಎರಡು ಅಣುಗಳನ್ನು ಅಥವಾ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಅಣುಗಳನ್ನು ಅಥವಾ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಅಣುಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಬಯಸಿದರೆ, ಅಂದರೆ o ಎರಡಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಲ್ಲಿ ಯಾವುದಾದರೂ ಒಂದನ್ನು ಹೋಗುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಕ್ಷೀಣಗೊಂಡಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದು ಹೋಗುತ್ತದೆ ಈಗ ನೀವು ಬಂಧ ಕ್ರಮವನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಆರು ಮೈನಸ್ ಒಂದನ್ನು ಐದು ರಿಂದ ಎರಡಾಗಿದೆ ಅದು ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಆಗುತ್ತದೆ 2.5 ಓಕೆ ಓ2 ಗಾಗಿ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಸರಿ 6 ಮೈನಸ್ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಬಂಧಕ ಕಕ್ಷೆಯು 1 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 2 5 ರಿಂದ 2 ಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ 2 ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಇದು ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ನಂತರ ಓ ಟು ಪ್ಲಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಸಮಾನವಾದ ದೂರಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ s ಒಂದು ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಈಗ ನಾನು ಅವುಗಳನ್ನು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ಹೇಳಲಿದ್ದೇನೆ ಸರಿ ಈಗ ಸರಿ ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಅವುಗಳನ್ನು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತಗೊಳಿಸಿದರೆ O2 ಗೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ o2 ಪ್ಲಸ್ ಅತ್ಯಧಿಕ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ನಂತರ ನೀವು ನಿಮ್ಮ o2 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನಂತರ ನೀವು o2 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು o2 ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ 2 ಮೈನಸ್ ಸರಿ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಸರಿ ಇಲ್ಲಿದೆ ಅದು 2.5 ಇಲ್ಲಿ 2 ಇಲ್ಲಿ 1.5 ಇಲ್ಲಿ 1 ಮಾತ್ರ ನಂತರ ಬಾಂಡ್ ಉದ್ದವನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಸರಿ ಇದು 1 1 2 ಇದು 121 126 ಇದು 149 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಮತ್ತು ಬಾಂಡ್ ಉದ್ದದ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಗಮನಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹೆಚ್ಚಾದಂತೆ ಸರಿ ಇದು ಬಂಧದ ಉದ್ದವನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕಡಿಮೆಯಾದಂತೆ ಅದು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಿ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸರಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಬಾಂಡ್ ಉದ್ದವು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಹೆಚ್ಚಾದಂತೆ ಬಾಂಡ್ ಉದ್ದವು ಇದರಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮತ್ತು ಮತ್ತು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು o2 ನೀವು ಓಕೆ ಓ ಟು ಟು ಟು ಮೈನಸ್ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಗೆ ಹೋದರೆ ಎರಡು ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಸರಿ ಎರಡು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಅದು ಇಲ್ಲಿದೆ ಇವೆರಡರ ನಡುವೆ ಇರುವ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು ಒಂದು ನಲವತ್ತೊಂದು ನಲವತ್ತೊಂಬತ್ತು ಎಂದು ನೋಡಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ಬಂಧದ ಉದ್ದ 121 1.5 ಎರಡು ಮತ್ತು ಒಂದರ ನಡುವೆ ಇರುತ್ತದೆ, ಹಾಗೆಯೇ 121 ಮತ್ತು 149 ರ ನಡುವಿನ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು 126 126 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಅನ್ನು ಗಮನಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಅದು ಅತ್ಯುನ್ನತ ಕಕ್ಷೆಗಳಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಅದು o2 ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ಪ್ರತಿಬಂಧಕ ಕಕ್ಷೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಆಂಟಿಬಾಂಡಿಂಗ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ o2 ನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿದಾಗ ಅದು ಅತ್ಯುನ್ನತ ಕಕ್ಷೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ o2 ನಲ್ಲಿನ ಅತ್ಯುನ್ನತ ಕಕ್ಷೆಯು ಪೈ ಸ್ಟಾರ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಆಗಿರುವಾಗ ಅದು ಆಗುತ್ತದೆ ಪೈ ಸ್ಟಾರ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿದಾಗ ಬಂಧದ ಕ್ರಮವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ o2 ಜೊತೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ ಬರೆಯುವಾಗ ಬಂಧದ ಕ್ರಮವು 2.5 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಕಕ್ಷೀಯ ಬಂಧದ ಕ್ರಮವು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ o ನಿಂದ 2 2 ರಿಂದ ಬಂಧದ ಕ್ರಮವು 1 ಬಂಧದ ಉದ್ದವು ಉದ್ದವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಜೊತೆಗೆ ಎಂದರೆ ಮೈನಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮೈನಸ್ ಮೈನಸ್ ಎಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ಲಸ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ವ್ಯವಕಲನ ಎಂದರ್ಥ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ವಿಧದ ರೇಖಾಚಿತ್ರಗಳನ್ನು ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪರಮಾಣುಗಳ ಲಿಥಿಯಂ ಲಿ-2 ಮತ್ತು ಎರಡಕ್ಕಾಗಿ ಆಹ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಲು ಬಯಸಿದರೆ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ರೇಖಾಚಿತ್ರ ಕಕ್ಷೀಯ ಏಕತೆ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು 2s ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಇದು a 2s ಕಕ್ಷೀಯ ಈ 2s ಕಕ್ಷೀಯ ಕಕ್ಷೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಒಂದು s ಮತ್ತು ಎರಡು s ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಒಂದು ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಒಂದು pi ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಒಂದು ಸಿಗ್ಮಾ ಕಕ್ಷೆಯಿದೆ ನಂತರ ಅದು a two p ಕಕ್ಷೀಯ ಇದು ಎರಡು p ಕಕ್ಷೀಯ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಸಂವಹನ ಮತ್ತು ಅದು ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸಂವಹಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕೂಡ ನೀವು ಅಂತಹ ರೇಖೆಯನ್ನು ಎಳೆಯಬೇಕು ಮತ್ತು

ನಂತರ pi ಕಕ್ಷೀಯ ಪೈ ನಕ್ಷತ್ರದ ಕಕ್ಷೆ ಇದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ಸಿಗ್ಮಾಸ್ ಕಕ್ಷೆ ಇದೆ ಇದು ಲಿ 2 ರಿಂದ n2 ರವರೆಗಿನ ಅಣುಗಳಿಗೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿರಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಂದಿನಂತೆ ಸಿಗ್ಮಾ ಸಿಗ್ಮಾ ಸ್ಟಾರ್ ಬೀಟಾ ಇದೆ ಆದರೆ ಪೈ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವು ಸಿಗ್ಮಾ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಪೈಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ನಿಂದ ಅಣುಗಳಿಗೆ ಕಕ್ಷೆ o ಟು ಎರಡಕ್ಕೆ ನೀವು ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಎರಡು ವರ್ಷಗಳು ಇದು ಎರಡು ವರ್ಷಗಳು ನಂತರ ನೀವು ಸಿಗ್ಮಾ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಎರಡು p ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಎರಡು ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಪೈ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೀಯ ರೇಖಾಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ o22 ನಿಮಗೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ li to n2 ಇದು ಶಕ್ತಿ ಮಟ್ಟದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಮಿಶ್ರಣ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ಬಳಸಿದರೆ ನೀವು ಸರಿಯಾದ ಫಲಿತಾಂಶವನ್ನು ಪಡೆಯುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಅಣುಗಳ ಡಯಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ವ್ಯಾಸವನ್ನು ಊಹಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಯಾಗಿ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Pruthor@IITK