ಎಲ್ಲರಿಗೂ ಶುಭೋದಯ ಇಂದು ನಾವು ರಾಸಾಯನಿಕ ಬಂಧ ಎಂದರೇನು ಎಂದು ನೋಡಲಿದ್ದೇವೆ ರಾಸಾಯನಿಕ ಬಂಧಗಳು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಒಂದು ರೀತಿಯ ಆಕರ್ಷಣೆಯನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತವೆ ಇದು ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಅತ್ಯಂತ ಪ್ರಮುಖ ತತ್ವವಾಗಿದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧದ ಬಗ್ಗೆ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುವುದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ. ಅಣುವಿನ ಯಾವುದೇ ಗುಣವನ್ನು ವಿವರಿಸಲು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಹಸಿರುಮನೆ ಅನಿಲಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಹಸಿರುಮನೆ ಅನಿಲಗಳು ಇದು ವಾತಾವರಣದಲ್ಲಿದೆ, ಇದು ಭೂಮಿಯ ಮೇಲ್ಮೈಯಿಂದ ಶಾಖವನ್ನು ಹೊರಹಾಕಲು ಅನುಮತಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಭೂಮಿಯ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ವಾತಾವರಣದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಏಕೈಕ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಲ್ಲ ಎಂದು ನೀವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಇತರ ಅನಿಲಗಳಿವೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು o2 ದೊಡ್ಡ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ ಆದರೆ ಅವುಗಳನ್ನು ಹಸಿರುಮನೆ ಅನಿಲಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಕಾಮ್ ವಾತಾವರಣದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಪ್ರಮಾಣವು ಶೇಕಡಾ 0.04 ಮಾತ್ರ ಆದರೆ ಅದು ಜಾಗತಿಕ ತಾಪಮಾನಕ್ಕೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ, ಅದು ಯಾವುದೋ ಕಾರಣ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಬಂಧದ ಸ್ವರೂಪದೊಂದಿಗೆ ಮಾಡಲು ಇದು ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ ಇದು ರೇಖಾತ್ಮಕ ಅಣು ಮತ್ತು ಸರಿ ಮತ್ತು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಇಂಗಾಲದ ಸಂಪರ್ಕ ಮತ್ತು ಎರಡು ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುಗಳಿಂದ ಸುತ್ತುವರೆದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಅದರ ರಾಸಾಯನಿಕ ಬಂಧದಿಂದಾಗಿ ಸರಿ ಇದು ಜಾಗತಿಕ ತಾಪಮಾನ ಏರಿಕೆಗೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಶಾಖದ ಶಕ್ತಿಯು ಅತಿಗೆಂಪು ವಿಕಿರಣಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಒಂದು ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬಂಧದ ಮಾದರಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಅದು ಶಾಖಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಅತಿಗೆಂಪು ಪ್ರದೇಶದಲ್ಲಿ ಬೆಳಕನ್ನು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಜಾಗತಿಕ ತಾಪಮಾನಕ್ಕೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದರಿಂದ ಮಾಡಬಹುದು ಆದರೆ ನೀವು n2 ಅಥವಾ o2 ನಲ್ಲಿನ ಬಂಧದ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅವರು ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳಲ್ಲಿನ ಬಂಧದ ಸ್ವಭಾವದಿಂದಾಗಿ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ. ಪ್ರತಿ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿನ ಬಂಧದ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಬಂಧವನ್ನು ಹೇಗೆ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಂಶಗಳನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅಂಶಗಳು ಸೇರಿಕೊಂಡು ಅಣುಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಅಣುಗಳು ಕಡಿಮೆ ಇ ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಶಕ್ತಿಯು ಬಂಧ ರಚನೆಯ ನಂತರ ಅಣುವಿನ ಶಕ್ತಿಯು ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಬಂಧವನ್ನು ವಿವರಿಸಲು ಬಂಧವನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ನಾವು ಮನಸ್ಸಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾದ ವಿಷಯಗಳು ಮತ್ತು ಮಾದರಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಮಾದರಿಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸೋಣ ಸ್ಥಾಯೀವಿದ್ಯುತ್ತಿನ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮಾದರಿ ಎಂಬ ಮಾದರಿಯಿಂದ ಸರಿ ಸ್ಥಾಯೀವಿದ್ಯುತ್ತಿನ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮಾದರಿ ಸ್ಥಾಯೀವಿದ್ಯುತ್ತಿನ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮಾದರಿ ಸ್ಥಾಯೀವಿದ್ಯುತ್ತಿನ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮಾದರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಮ್ ಈ ಸ್ಥಾಯೀವಿದ್ಯುತ್ತಿನ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಒಬ್ಬರು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಬಂಧವನ್ನು ವಿವರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ಥಾಯೀವಿದ್ಯುತ್ತಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡಲು ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ. ಚಾರ್ಜ್ q1 ಮತ್ತು q2 ನ ಉತ್ಪನ್ನದ ಅನುಪಾತದಿಂದ ನೀಡಲಾದ ಸಮಸ್ಯೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಚಾರ್ಜ್‌ಗಳ ನಡುವಿನ ಅಂತರಕ್ಕೆ ವಿಲೋಮ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಥಾಯೀವಿದ್ಯುತ್ತಿನ ಶಕ್ತಿಯು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಅವುಗಳ ಚಾರ್ಜ್‌ಗಳ ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕೆ ನೇರವಾಗಿ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳ ನಡುವಿನ ಅಂತರಕ್ಕೆ ವಿಲೋಮ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ಶುಲ್ಕ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಿಹ್ನೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಸಮೀಪಿಸಿದಾಗ ಅದರ ಚಾರ್ಜ್ ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿದ್ದರೆ ಒಂದು ಕಣವು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇನ್ನೊಂದು ಕಣವು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಸಮೀಪಿಸಿದಾಗ ಅವು ಪರಸ್ಪರ ಆಕರ್ಷಿತವಾಗುತ್ತವೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಒಂದರ ಮೇಲಿನ ಚಾರ್ಜ್ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಕಣವು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಕಣದ ಮೇಲೆ ಮತ್ತೊಂದು ಆವೇಶವು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಉಮ್ ಧನಾತ್ಮಕ ಋಣಾತ್ಮಕ ಉತ್ಪನ್ನವು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಶಕ್ತಿಯು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಶಕ್ತಿಯು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಅವುಗಳು ಸಮೀಪಿಸಿದಾಗ ಅವು ಸರಿಯಾಗುತ್ತಿದ್ದಂತೆ ಶಕ್ತಿಯು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗುತ್ತದೆ ಕಣಗಳ ನಡುವಿನ ಅಂತರವು ಆ ಶಕ್ತಿಯು ಮತ್ತಷ್ಟು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಶಕ್ತಿಯು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶದ ಎರಡು ಕಣಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಸಮೀಪಿಸಿದಾಗ l ಋಣಾತ್ಮಕ ಕಣಗಳು ಕಣಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಸಮೀಪಿಸಿದಾಗ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೌದು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾವು ma cation ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಸಮೀಪಿಸುತ್ತಿದೆ um b ಪ್ಲಸ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಬಿ ಮೈನಸ್ ಅವರು ಪರಸ್ಪರ ಸಮೀಪಿಸಿದಾಗ ಅವರ ನಡುವೆ ಶಕ್ತಿಯ ಆಕರ್ಷಣೆ ಇರುತ್ತದೆ ಈ ಕಣಗಳ ನಡುವಿನ ಅಂತರವು ಕಡಿಮೆಯಾದಂತೆ ಅವು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಕನಿಷ್ಠ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ತಲುಪುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಅವು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಅಲ್ಲಿ ಅವರು ನಾನು ಎಲ್ಲಿ ಗರಿಷ್ಠ ಕನಿಷ್ಠ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆಯೋ ಅದನ್ನು ಈ ರೀತಿಯ ರೇಖಾಚಿತ್ರದಿಂದ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು ಇದು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಕಿಲೋ ಜೌಲ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಭಾವ್ಯ ಸ್ಥಾಯೀವಿದ್ಯುತ್ತಿನ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿ ಮತ್ತು ಇದು ಕಣಗಳ ನಡುವಿನ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಅಂತರದ ನಡುವಿನ ಅಂತರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಶಕ್ತಿ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯ ಮತ್ತು ನಂತರ ಕಣಗಳು ಒಂದು ಸಮಯದಲ್ಲಿ ದೂರವಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಕಣಗಳು ಇವೆ a ಅದರ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿರುವ ಕಣವು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಬಿ ಕಣವು ಅದರ ಚಾರ್ಜ್ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವು ಪರಸ್ಪರ ಸಮೀಪಿಸುತ್ತವೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯ ಶಕ್ತಿಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ, ಅವುಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಸಮೀಪಿಸಿದಾಗ ಶಕ್ತಿಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ, ಅದನ್ನು ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರದಿಂದ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಇನ್ನೂ ಹೆಚ್ಚು ಹತ್ತಿರ ಮತ್ತು ಪರಸ್ಪರ ಹತ್ತಿರವಾಗುವುದರಿಂದ ಶಕ್ತಿಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನಾನು ಶಕ್ತಿಯು ಶೂನ್ಯ ab ಎಂದು ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಹಾಕುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ove ಮತ್ತು ಧನಾತ್ಮಕ ಕೆಳಗೆ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಶಕ್ತಿಯು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಅದು ಕನಿಷ್ಠವನ್ನು ತಲುಪುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಸರಿಯಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮೊದಲು ವಿವರಿಸಿದಂತೆ ಸರಿ ಇದು ಚಾರ್ಜ್‌ಗಳ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಇದು ಸಮತೋಲನ ಶಕ್ತಿಯು ಚಾರ್ಜ್‌ಗಳ ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕೆ ನೇರವಾಗಿ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ದೂರಕ್ಕೆ ವಿಲೋಮ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುವುದರಿಂದ ಕಣಗಳು ಒಂದಕ್ಕೊಂದು ಸಮೀಪಿಸುತ್ತಿದ್ದಂತೆ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯ ಶಕ್ತಿಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಕನಿಷ್ಠವನ್ನು ತಲುಪುತ್ತದೆ ಸರಿ ಆ ಶಕ್ತಿಯು ಮತ್ತೆ ಹೆಚ್ಚಿದ ನಂತರ ನೀವು ಕಣಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಸೇರಿಸಬೇಕಾದ ಕಾರಣ ಏನು ಮತ್ತು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಇಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚು ಅಥವಾ ಇಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚು ಪರಸ್ಪರ ಸಂಪರ್ಕಿಸಬಹುದು ಇಲ್ಲ ಅವರು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ದೂರದ ಆಚೆಗೆ ಪರಸ್ಪರ ಸಮೀಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ತುಂಬಾ ಹತ್ತಿರ ಗಾಳಿಯನ್ನು ಸಮೀಪಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕಣಗಳ ನಡುವೆ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಇರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ

ಪ್ರತಿ ಕಣವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರೋಟಾನ್‌ಗಳಂತೆ ಒಂದು ಕಣದಲ್ಲಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇನ್ನೊಂದು ಕಣದಲ್ಲಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹಿಮ್ಮೆಟ್ಟಿಸುತ್ತದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಪ್ರೋಟಾನ್ o n ಒಂದು ಕಣವು ತರಂಗಗಳು ಸರಿ ಇನ್ನೊಂದು ಕಣದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್‌ಗಳ ನಡುವೆ ವಿಕರ್ಷಣೆ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಅದು ಶಕ್ತಿಯ ಹೆಚ್ಚಳಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ದೂರ ಸರಿ ಶಕ್ತಿಯು ಕನಿಷ್ಠ ಸರಿ ನೀವು ಇದು ಈ ದೂರದಲ್ಲಿರುವ ಶಕ್ತಿ ಎಂದು ತಿಳಿಯಿರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ದೂರದಲ್ಲಿರುವ ಶಕ್ತಿ ಸರಿ ಇದು ಈ ದೂರದಲ್ಲಿ ಇದು ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ವಿಕರ್ಷಣ ಮತ್ತು ಆಕರ್ಷಕ ಶಕ್ತಿಗಳು ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ನೀವು ಹೋದರೆ ಸರಿ ಇದನ್ನು ಮೀರಿ ಅಥವಾ ಅದಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ ದೂರದ ನಂತರ ಬಲಗಳು ಸಮತೋಲಿತವಾಗಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಆಕರ್ಷಣೀಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ವಿಕರ್ಷಣ ಶಕ್ತಿಗಳು ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಶಕ್ತಿಯು ಕನಿಷ್ಠವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದೂರ ಸರಿಯಿರುವುದು ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವಿನ ವಿಶಿಷ್ಟ ಲಕ್ಷಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯು ನೀವು ಪ್ಲಸ್ ಎ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಬಿ ಮೈನಸ್ ಕಣವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಮೊದಲು ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧವನ್ನು ವಿವರಿಸಲು ಈ ಮಾದರಿಯನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ವಿರುದ್ಧವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡಿದ ಕಣಗಳಾಗಿದ್ದು ಅವು ಪರಸ್ಪರ ಸಮೀಪಿಸುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ಪರಸ್ಪರ ಆಕರ್ಷಿತವಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅವು ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ, ಅವು ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಸ್ಥಾಯೀವಿದ್ಯುತ್ತಿನ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮಾದರಿಯಿಂದ ಕಣವು ಸರಿ ಉಮ್ ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧದ ರಚನೆಯಾಗಿದೆಯೇ ಎಂದು ನೀವು ವಿವರಿಸಬಹುದು ಎರಡು ತಟಸ್ಥ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಬಂಧ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಉಮ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಬಿ ಸರಿ ಎಂದು ಹೇಳಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಣುವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಣುವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಗೆ ವಿವರಿಸುತ್ತೀರಿ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಬಂಧವು ತಟಸ್ಥವಾಗಿದೆ ಈ ಮಾದರಿಯು ಎರಡು ತಟಸ್ಥ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಬಂಧವನ್ನು ಈ ಮಾದರಿಯ ಮೂಲಕ ವಿವರಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣು ಋಣಾತ್ಮಕ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಪ್ರೋಟಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಪರಮಾಣುಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಆಕ್ರಮಣ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಒಬ್ಬರು ಮಾಡಬಹುದು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಬಂಧವನ್ನು ವಿವರಿಸಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು a ಮತ್ತು a ದೂರದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ, ಅವುಗಳು ಚೆನ್ನಾಗಿ ಬೇರ್ಪಟ್ಟಿವೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಕಣಗಳ ನಡುವೆ ಯಾವುದೇ ಆಕರ್ಷಣೆಯಿಲ್ಲದ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಆ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ಶಕ್ತಿಯ ನಡುವಿನ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯು ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ದೂರದಲ್ಲಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಶಕ್ತಿಯು ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಎರಡು ತಟಸ್ಥ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಅಂತರವು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಶಕ್ತಿಯು ಈ ರೀತಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಶಕ್ತಿಯ ಅಂತರವಾಗಿದೆ, ಈ ದೂರವು ಈ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಕಣಗಳು ಒಂದಕ್ಕೊಂದು ಸಮೀಪಿಸಿದಾಗ ಶಕ್ತಿಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅವುಗಳ ನಡುವಿನ ಗರಿಷ್ಠ ಅಂತರವು ಕನಿಷ್ಠ ಸರಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಕನಿಷ್ಠ ಶಕ್ತಿಗಳು ಇದು ಕನಿಷ್ಠ ಶಕ್ತಿಯು ಆ ದೂರದ ನಂತರ ಸರಿ ಪಡೆಯುತ್ತದೆ, ದೂರದಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಇಳಿಕೆಯ ನಂತರ ಯಾವುದೇ ದೂರವು ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಳಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಅದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಒಂದು ಅಣುವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಈ ಸ್ಥಾಯೀವಿದ್ಯುತ್ತಿನ ಮೂಲಕ ವಿವರಿಸಬಹುದು ಮಾದರಿಯು ರಾಸಾಯನಿಕ ಬಂಧವನ್ನು ಚಿಕಿತ್ಸುವ ಅತ್ಯಂತ ಸಾಮಾನ್ಯ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ, ಆದರೂ ಹಲವಾರು ಸರಿ ಉತ್ತಮ ಸಿದ್ಧಾಂತಗಳಿವೆ ಗಳು ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ನಂತರ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಈ ಮಾದರಿಯ ಬಂಧವನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ರಾಸಾಯನಿಕ ಬಂಧದ ಬಗ್ಗೆ ಕೆಲವು ಸಾಮಾನ್ಯ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ದೂರದಲ್ಲಿ ಶಕ್ತಿಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳ ಅಂತರ ಎಷ್ಟು ಪರಮಾಣು ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ah ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಬಂಧವು ಈ ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ದೂರವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಆಹಾ ಮತ್ತು hb ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ದೂರವು 74 ಪಿಕೋಮೀಟರ್‌ಗೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕಿಂತ ಯಾವುದೇ ದೂರವು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ 73 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ 74 ಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯು ಸರಿ.

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಅಂತರವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದೂರವು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಬಾಂಡ್ ಉದ್ದವನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ ದೂರವು 74 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ 74 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಅನ್ನು ಬಂಧದ ಉದ್ದ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ದೂರದಲ್ಲಿರುವ ಶಕ್ತಿಯು ಶಕ್ತಿಯು ಸ್ಥಾಯೀವಿದ್ಯುತ್ತಿನ ಶಕ್ತಿ ಸ್ಥಾಯೀವಿದ್ಯುತ್ತಿನ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯು ಶಕ್ತಿಯು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಮೈನಸ್ 432 ಕಿಲೋ ಜೌಲ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಶಕ್ತಿಯು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಸಂಯೋಜಿಸಿದಾಗ ಹೆಚ್ಚು ಶಕ್ತಿಯು ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಇ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲದ ಒಂದು ಅಣುವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸರಿ ಇದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯು ನಗರದಿಂದ ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಣುವಿನ ಶಕ್ತಿಯು ಅದರ ಧಾತುರೂಪದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಈ ವಿವರಣೆಯಿಂದ ನೋಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧಿತ ಅಣುಗಳು ಇದಕ್ಕೆ ಕಾರಣ. ಅಣುವು ರೂಪುಗೊಂಡ ಅಣುವು ರೂಪುಗೊಂಡ um ಅಂಶಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕಡಿಮೆ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುವಂತೆ ಇದು ಒಂದು ದೂರವಾಗಿದೆ, ಅದು ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ಈಗ ನೀವು ಊಹಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ, ಈ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ವಿಭಜಿಸಲು ಬಯಸುವಿರಾ, ನಂತರ ನೀವು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಬೇರ್ಪಡಿಸಲು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಣುವಿಗೆ ನೀಡಲು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ ಶಕ್ತಿಗೆ 432 ಕಿಲೋಜೌಲ್ಗಳಷ್ಟು ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ನೀಡಬೇಕು , ಅಂದರೆ 432 432 ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಕಿಲೋಜೌಲ್‌ಗಳು h2 ಅಣುವನ್ನು ಸೀಳಲು ಸೀಳಲು ನೀಡಬೇಕು ನಂತರ ನೀವು ಧಾತುರೂಪದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ 432 ಕಿಲೋಜೌಲ್‌ಗಳು ಶಕ್ತಿ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಬಂಧವು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ 432 ಕಿಲೋ ಐಸೊ ಕಿಲೋಜೌಲ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ h ನಲ್ಲಿನ ಬಂಧದ ಬಂಧದ ಶಕ್ತಿ

ಬಂಧದ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ, ಅದು ಬಂಧ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರಿಂದ ಬಂಧ ಶಕ್ತಿ ಎಂದರೇನು ಎಂಬುದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ. ಸರಿ ಬಂಧದ ಉದ್ದ ಏನು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಸರಿ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಇದೆ ಸರಿ ಇದನ್ನು ಹಾ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ ಈ hb ಸರಿ ಇದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಈ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಇದು ಗೋಳದ ಎರಡು ಕೇಂದ್ರಗಳ ನಡುವಿನ ಅಂತರ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು 74 ಪಿಕೋಮೀಟರ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ದೂರವು ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಬಾಂಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಬಂಧವನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಬಂಧವನ್ನು ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಬಾಂಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧವು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ , ಅದು ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಒಂದು ರೀತಿಯ ಬಂಧವಾಗಿದೆ. ಹಲವಾರು ವಿಧದ ಬಂಧಗಳಿವೆ ಇನ್ನೊಂದು ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧ ಮತ್ತೊಂದು ಅಯಾನಿಕ್ ಮತ್ತೊಂದು ಲೋಹೀಯ ಬಂಧಗಳಿವೆ ಇತರ ಬಂಧಗಳು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧಗಳಿವೆ ದುರ್ಬಲ ಶಕ್ತಿಗಳು ಇವೆ ಇವು ನೇ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಮೂರು ಪ್ರಮುಖ ವಿಧದ ಬಂಧಗಳು ಅಣುಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ವಿವರಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧವು ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧವು ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಉಮ್ ಒಕೆಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಈಗ ಉಮ್ ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆ ಇದೆ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧ ಎಂದರೇನು ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧದ ಬಗ್ಗೆ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ನೋಡೋಣ ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧವು ಎರಡು ಅಯಾನುಗಳ ನಡುವೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ರೇಖಾಚಿತ್ರದಿಂದ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದಾಗ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಲೋಹ ಮತ್ತು ಲೋಹವಲ್ಲದ ಲೋಹಗಳು ಮತ್ತು ಲೋಹವಲ್ಲದ ಲೋಹಗಳ ನಡುವೆ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಲೋಹಗಳು ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿ ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದ ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಪಾಸಿಟಿವ್ ಲೋಹಗಳ ನಡುವೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಸಂಯೋಜಿಸಿದಾಗ ಅವು ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ. ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿ ಲೋಹವಲ್ಲದ ಮತ್ತು ಮೆಟಾಲೈಟ್‌ಗಳಿಂದ ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧಗಳು ಲೋಹ ಮತ್ತು ಲೋಹವಲ್ಲದ ನಡುವೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತೊಂದು ಬಂಧವನ್ನು ಲೋಹೀಯ ಬಂಧ ಲೋಹೀಯ ಬಂಧಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಲೋಹದಿಂದಲೇ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಲೋಹಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಲೋಹೀಯ ಬಂಧ ಯಾವುದು ಎಂದು ನೀವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹ, ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹವನ್ನು ವೃತ್ತಾಕಾರವಾಗಿ ಚಿತ್ರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇನ್ನೊಂದು ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹವಿದೆ ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹ ಮತ್ತೊಂದು ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮತ್ತೊಂದು ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಅವು ಎಲ್ಲೆಡೆ ಇವೆ ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವಿನ ವೃತ್ತವು ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಈಗ ಈ ಲೋಹದ ಪರಮಾಣುಗಳು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳ ನಡುವೆ ಕೆಲವು ಬಂಧಗಳಿವೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಅವು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ. ಅವುಗಳಲ್ಲಿನ ಬಂಧದ ಸ್ವರೂಪವು ಬಂಧದ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಲೋಹೀಯ ಬಂಧ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಲೋಹೀಯ ಬಂಧಗಳು ನಾವು ಈಗ ನೋಡಿದ್ದನ್ನು ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳುವುದನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ, ಇದರಲ್ಲಿ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಹಂಚಲ್ಪಟ್ಟಿರುವ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧವಾಗಿದೆ, ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ. ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಬಾಂಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಒಂದು ಬಂಧವು ಅದೇ ರೀತಿ ಲೋಹೀಯ ಬಂಧ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಲೋಹೀಯದಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೋವ್‌ಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧಗಳಲ್ಲಿನ ಅಲೆಂಟ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳು ಒಂದು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಒಂದು ಜೋಡಿ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಲೋಹೀಯ ಬಂಧಗಳಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಹಂಚಿಕೆಯಾಗುತ್ತವೆ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಲೋಹಗಳಲ್ಲಿನ ಹಲವಾರು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹಂಚಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಿಸಿದ ಲೋಹಗಳು ಕೇವಲ ಎರಡು ಆಯಾಮದ ಆಕೃತಿಯ ಲೋಹಗಳನ್ನು ಮೂರು ಆಯಾಮದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಪರಮಾಣುವಿನ ನಡುವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಹಂಚಿಕೆ ಇದೆ ಅದು ಯಾವುದೇ ಎರಡು ಲೋಹದ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಹಂಚಿಕೆಯಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಹಲವಾರು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಹಂಚಿಕೆ ಸರಿ ಅಂತಹ ಹಂಚಿಕೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ನೆಲೆಗೊಂಡಿಲ್ಲ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಮತ್ತು ಸರಿ ಅವು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಎಲ್ಲಾ ಲೋಹಗಳ ಸುತ್ತಲೂ ಚಲಿಸುತ್ತವೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಮುದ್ರವನ್ನು ಸೃಷ್ಟಿಸುತ್ತದೆ , ಇದರಲ್ಲಿ ಹಲವಾರು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಈ ಹಂಚಿಕೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಚಲನೆಯಿಂದಾಗಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್‌ಗಳು ಕಂಡುಬರುವ ವಾಹಕತೆಯಂತಹ ವಿಶಿಷ್ಟ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಇದು ಶಾಖ ಮತ್ತು ವಿದ್ಯುಚ್ಛಕ್ತಿಯ ಉತ್ತಮ ವಾಹಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧ ಅಥವಾ ಅಯಾನಿಕ್ ಬೋ ನಡುವಿನ ಪ್ರಮುಖ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಾಗಿದೆ ಒಂದು ವೇಳೆ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳು ಅಥವಾ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಹಲವಾರು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಂಚಿಕೆಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಹಂಚಿದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಇದೆ ಆದರೆ ಲೋಹೀಯ ಬಂಧಗಳಲ್ಲಿ ಹಂಚಿಕೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಎಲ್ಲಾ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸುತ್ತಲೂ ಚಲಿಸುತ್ತವೆ. ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಮುದ್ರ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಚಲಿಸಲು ಮುಕ್ತವಾಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಡಿ ಲೋಕಲೈಸ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಡಿ ಲೋಕಲೈಜರ್ ಸರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಡಿಲೋಕಲೈಸ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಲೋಹಗಳಲ್ಲಿ ಡಿಲೋಕಲೈಸ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಚಲಿಸಲು ಮುಕ್ತವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಅಂದರೆ ಮುಕ್ತವಾಗಿ ಚಲಿಸುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಉತ್ತಮ ವಾಹಕಗಳಾಗಿವೆ ವಿದ್ಯುಚ್ಛಕ್ತಿ ಮತ್ತು ಉಮ್ ಶಾಖದ ಆದರೆ ಕೊಲೊನ್ ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಂಚಿಕೆಯಾಗಿದೆ ಲೋಹದ ಬಂಧಗಳಲ್ಲಿ ಹಂಚಿಕೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಡಿಲೋಕಲೈಸ್ ಮಾಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಶಾಖ ಮತ್ತು ವಿದ್ಯುಚ್ಛಕ್ತಿಯ ಉತ್ತಮ ವಾಹಕವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಬೇರೆ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಗೆ ಹೋಗೋಣ. ಲೀವ್ಸ್ ಡಾಟ್ ಸ್ಟ್ರಕ್ಚರ್ಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ, ಅವರು ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞ, ಶ್ರೇಷ್ಠ ಅಮೇರಿಕನ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞ ಪ್ರಸ್ತಾಪದ ನಿಯಮವನ್ನು ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ , ಅವರು ಮಾತ್ರ ಮೊದಲ ವ್ಯಕ್ತಿ ಎಂದು ತೋರಿಸಿದರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಹಂಚಿಕೆಯಿಂದ ಬಂಧಗಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ, ಸರಿ ಅವರು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದ ಸಂಗತಿಯೆಂದರೆ, ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಬೇಕಾಗುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳುವ ಮೂಲಕ ಬಂಧವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯು ಕ್ವಾಂಟಮ್ ಮೆಕ್ಯಾನಿಕ್ಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗೆ ಮೊದಲು ಲೆವಿಸ್ ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದ ಐಸಿಎಂ ಕ್ರಾಂತಿಕಾರಿ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯು ಬಂದಿತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಜಿಬಿ ಜಿಯಾನ್ ಲೆವಿಸ್ ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದ ಉಮ್ ಉತ್ತಮ ಕಲ್ಪನೆ ಮತ್ತು ಅವನು ಏನು ಮಾಡಿದನೆಂದರೆ ಅವನು ಆವರ್ತಕ ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿನ ಎರಡನೇ ಎರಡು ಅಂಶಗಳ ಹಲವಾರು ಅಣುಗಳನ್ನು ಹಲವಾರು ಸ್ಥಿರ ಅಣುಗಳನ್ನು ನೋಡಿದನು , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಹಲವಾರು ಅಣುಗಳ ಸ್ಥಿರ ಅಣುಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೀರಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀರಿನ ನೀರು ಮತ್ತು ನಂತರ ಅಮೋನಿಯಾ ಈ ಅಣುಗಳು ಬಹಳ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಉಮ್ ವಾಹ್ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಇವುಗಳು ಎರಡು ಅವುಗಳಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಅಣುಗಳು ಎರಡನೇ ಸಾಲಿನ ಅಂಶಗಳು ಮುಖ್ಯ ಗುಂಪಿನ ಅಂಶಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಅಣುಗಳು ತುಂಬಾ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಗಮನಿಸಬಹುದು ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಎಂಟು ಸರಿ ಎರಡನೇ ಎರಡು ಅಂಶಗಳು ಎಂದರೆ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವು ಸೆಕೊಗೆ ಎರಡನೇ ಸಾಲಿಗೆ ಸಮಾನವಾದ ಎರಡು n ಆಗಿದೆ nd ಸಾಲು n ಎರಡಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು s ಮತ್ತು ಮತ್ತು p ಕಕ್ಷೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಈ ಎರಡು ಕಕ್ಷೆಗಳು ಹೌದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಲ್ಲದು p ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಒಟ್ಟು ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿಸಬಹುದು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಕೋಶಗಳನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ತುಂಬಿಸಿದ ನಂತರ ಅದು ಸರಿ ಉದಾತ್ತ ಅನಿಲಗಳಿಗೆ ಉದಾತ್ತ ಅನಿಲದ ಕ್ಲೋಸರ್ ಶೆಲ್ ನೋಬಲ್ ಗ್ಯಾಸ್‌ಗೆ ಹೆಸರುವಾಸಿಯಾದ ಶೆಲ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್‌ಗೆ ನೀವು ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವಿರಿ ಅಥವಾ ಅವುಗಳನ್ನು ಜಡ ಅನಿಲಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಏಕರೂಪವಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ರಾಸಾಯನಿಕವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಇತ್ತೀಚಿನ ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ಹಲವಾರು ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿವೆ ಆದರೆ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಅದರ ವಿಶಿಷ್ಟತೆ ಮುಚ್ಚಿದ ಕೋಶ ಸಂರಚನೆಗೆ ಇದು ಕೋಶದ ಸಂರಚನೆಗಳಿಗೆ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ಅವರು ಈ ರೀತಿಯ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ಮತ್ತು ನೀವು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಹಂಚಿಕೆಯಾಗಿರುವುದನ್ನು ಕಂಡುಕೊಂಡರು. ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ಸಂಖ್ಯೆ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆ ಎಂಟು ಎಂದರೆ ಒಂದೇ ಬಂಧವು ಹೇಗೆ ಬಂಧವಿದೆ ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ಎಂದರೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಎಂದರೆ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಪರಮಾಣುವಿನ ನಡುವೆ ಹಂಚಲಾಗುತ್ತದೆ ಒಂದೇ ಬಾಂಡ್ ಎಂದರೆ ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ಎಂದರೆ ಎರಡು ಅಕ್ಕಪಕ್ಕದ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಹಂಚಲಾದ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಎಂದರೆ ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವನು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಅದು ಎಂಟು ಎಂದು ಅವರು ಕಂಡುಕೊಂಡರು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ನಡುವೆ ಒಂದೇ ಬಂಧವಿದೆ, ಅಂದರೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ, ಅದರಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚುವರಿಯಾಗಿ ಇದು ಈ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಎರಡನ್ನು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಸರಿ ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳದ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳಿವೆ ಅದನ್ನು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳದ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಇರುವ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ನಡುವೆ ಮತ್ತೊಂದು ಏಕ ಬಂಧವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ h ಇವೆ ere four plus two ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇಲ್ಲಿ ಆರು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಎಂಟು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಇದು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ನೀವು ಈ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಎಂಟು ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇದೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇದೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಎಂಟು ಹಾಗೆಯೇ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎಣಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಆಕ್ಟೆಟ್ ರೂಲ್ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಎಂಬ ನಿಯಮವನ್ನು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದ ಕಾರಣ ಎಂಟು ಎಂದರೆ ಎಂಟು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಅದು ಸ್ಥಿರ ಮತ್ತು ನಂತರ ಪರಮಾಣು ಸರಿ ಅದರಲ್ಲಿರುವ ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಅಣುವು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಅವನು ಈ ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮದ ಪ್ರಕಾರ ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮ ಎಂಬ ನಿಯಮವನ್ನು ತಂದನು ಅಣುವಿನ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಪರಮಾಣು ತನ್ನ ನೆರೆಯ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮವು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದ ನಿಯಮವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚುವರಿಯಾಗಿ ಅವರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯ ಬಂಧ ಹಂಚಿಕೆಯನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಒಂದು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿದರು , ಇದು gn ಲೆವಿಗಳ ಮೂಲ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ ಇತರ ಸಿದ್ಧಾಂತಗಳನ್ನು ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸಲಾಗಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಬಾಂಡ್ ಸಿದ್ಧಾಂತವು ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಂಚಿಕೆಯ ಕಣ್ಣಿನ ಮೂಲ ಕಲ್ಪನೆಯಿಂದ ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸಲಾಗಿದೆ, ಈಗ ಲೆವಿಸ್ ಚಿಹ್ನೆ ಎಂಬ ಚಿಹ್ನೆ ಇದೆ, ಅದು ಈಗ ಎಷ್ಟು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇರುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಮಾಣು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಬೋರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಸರಿ ಅದರ ರಜೆಯ ಚಿಹ್ನೆಯು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಬೋರಾನ್‌ನ ಲೆವಿ ಸಂಕೇತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೋರಾನ್ ಮೂರು ಗುಂಪಿಗೆ ಸೇರಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಮೂರು ಬೋರಾನ್ ಮೂರು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಇದನ್ನು ಈ ರೀತಿ ತೋರಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಬಿಡುವ ಚಿಹ್ನೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನಾಲ್ಕು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನೇ ಲೆವಿಯ ಚಿಹ್ನೆಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಎಷ್ಟು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಅವುಗಳ ಮೇಲೆ ಎಷ್ಟು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಅದರ ಮೇಲೆ ಇರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ರಜೆಯ ಚಿಹ್ನೆಯನ್ನು ಬಳಸಿ ನಾವು ಬಿಡುವ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಸೆಳೆಯಲು ಲೆವಿಸ್ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಸೆಳೆಯಬಹುದು ಲೆವಿಸ್ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಸೆಳೆಯುವುದು ಎಂದು ತಿಳಿಯುವುದು ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಸಾವಯವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಬರೆಯುವಾಗಲೆಲ್ಲಾ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಲೆವಿಸ್ ಡಾಟ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೇಗೆ ಸೆಳೆಯಬೇಕು ಎಂದು ತಿಳಿಯಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಉದ್ದೇಶಕ್ಕಾಗಿ ಅದ್ದೂರಿ ಕೊಳಕು ರಚನೆಯನ್ನು ಹೇಗೆ ಒಣಗಿಸುವುದು ಎಂದು ತಿಳಿಯುವುದು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಐದು ಆರು ಇವೆ ಎಲೆಗಳ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆಯನ್ನು ಬಿಡಿಸಲು ನೀವು ಅನುಸರಿಸಬೇಕಾದ ಹಂತಗಳು ಎಲೆಗಳ ಚುಕ್ಕೆ ರಚನೆಯನ್ನು ಬಿಡಲು ರಚನೆಗಳನ್ನು ಬಿಡುತ್ತವೆ. ಪ್ರತಿ ಧಾತುವಿನ ಸಮತೋಲನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀರು h2o ಸರಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಒಂದು

prutor@iitk

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ಎರಡು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಒಂದು ಎರಡರಲ್ಲಿ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕದ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅದು ಆರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆಯಾಗಿ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಒಟ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಒಟ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಮೊದಲು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಲಭ್ಯವಿದೆ ನಾವು ಬ್ಯಾಲೆನ್ಸ್ ಬಾಂಡ್ ಓಕೆ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಬಂಧಗಳು ಕೇವಲ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಬಳಸಿ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತವೆ ಕೋರ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಭಾಗಿಯಾಗುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಲೆವಿ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಬರೆಯಲು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಮಾಡಬಹುದಾದ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಕಾಳಜಿ ವಹಿಸುತ್ತೇವೆ. ಗುಂಪಿನಿಂದಲೇ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಿರಿ ಮೂರನೇ ಗುಂಪಿನ ಅಂಶಗಳು ಅಂದರೆ ಬ್ಯಾಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೂರು ನಾಲ್ಕನೇ ಗುಂಪಿನ ಅಂಶಗಳು ಅಂದರೆ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ನಾಲ್ಕು ಐದನೇ ಗುಂಪಿನ ಅಂಶಗಳು ಅಂದರೆ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬ್ಯಾಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಐದು ಅದೇ ಆರನೇ ಗುಂಪಿನ ಅಂಶವೆಂದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕ ಅದರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆರು ಫ್ಲೋರೈಡ್ಸ್ ಇದು ನಿಯಾನ್ಸ್ ಏಳು ಇದು ಎಂಟು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಮೊದಲ ಹಂತವೆಂದರೆ ರಚನೆಯನ್ನು ಸೆಳೆಯಲು ಎಷ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆಯ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವುದು ಎರಡನೇ ಹಂತವಾಗಿದೆ ಎರಡನೇ ಹಂತವು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಕೇಂದ್ರೀಯ ಪರಮಾಣು ಯಾವುದು ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ ಪರಮಾಣು ನೀವು ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಇತರ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಸುತ್ತುವರಿದ ಪರಮಾಣು ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮಧ್ಯದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮಧ್ಯದಲ್ಲಿ ಕೇಂದ್ರೀಯ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುವ ಕೇಂದ್ರೀಯ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೇಗೆ ನಿರ್ಧರಿಸುವುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸಲು ಒಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿದೆ, ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ನೆಗೆಟಿವ್ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಅಂಶವು ಅತಿ ಹೆಚ್ಚು ಬಂಧಕ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಕೇಂದ್ರ ಅಂಶಗಳು ಕೇಂದ್ರೀಯ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿದೆ ಬಂಧದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಬಂಧದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಒಂದು ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಇರುವ ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಜೋಡಿಯಾಗದ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಬೋರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಸರಿ ಬೋರಾನ್ ಮೂರು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಜೋಡಿಯಾಗದ ನಾಲ್ಕು ಇವೆ ಪ್ಯಾಡ್ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾಡ್ ಪ್ಯಾಡ್ ಎಂದರೆ ಡಾಟ್ ಓಕೆ ಅನ್‌ಪ್ಯಾಡ್ ಎಂದರೆ ಅವು ಪ್ಯಾಡ್ ಅಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ನಾಲ್ಕು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಅತ್ಯಧಿಕವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಅಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಇರುವ ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ , ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಬೋರಾನ್ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಬಂಧದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಅತ್ಯಧಿಕ um ಬಂಧದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅಥವಾ y   ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಬಹುದು ಕಡಿಮೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ಋಣಾತ್ಮಕ ಅಂಶವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು, ನಾವು ಸಹ ನೀವು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಮಗೆ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ನಳ ಸಂಖ್ಯೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಯಾವುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನಂತರ ಮೂರನೇ ಹಂತವೆಂದರೆ ಅದು ಸರಿ ಅಂದಾಜು ರಚನೆಯನ್ನು ಎಳೆಯಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಯಾವುದು ಎಂದು ನಿರ್ಧರಿಸಿದ ನಂತರ ಒಬ್ಬರು ರಚನೆಯ ಅಂದಾಜು ರಚನೆಯನ್ನು ಸೆಳೆಯಬೇಕು ಉದಾಹರಣೆಗೆ um ನೀರಿನ ಅಣು ಸ್ವತಃ h2o ನೀವು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಸರಿ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಬಂಧಕ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಆಕ್ಸಿನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಡುವೆ ಬಂಧವನ್ನು ಸೆಳೆಯಲು ಉಹ್ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಕೆಲವು um ಕ್ಲೋರೋಫಾರ್ಮ್ ch cl3 ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಿ ಈಗ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಯಾವುದು ಎಂದು ನಿರ್ಧರಿಸಿದ ನಂತರ ನೀವು ಕ್ಲೋರೋಫಾರ್ಮ್‌ಗಾಗಿ ಈ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಉಳಿದ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಜೋಡಿಸಬೇಕು chcl ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಇರಿಸಿದ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ನಂತರ ಸರಿ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಅದರ ಸುತ್ತಲೂ ಮೂರು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಒಂದೇ ಬಂಧವನ್ನು ಒಣಗಿಸುತ್ತೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಒಂದೇ ಬಂಧ ಇರಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರತಿ ಜೋಡಿ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಕನಿಷ್ಠ ಒಂದು ಬಂಧವು ಇರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ um a ಜೋಡಿ ನಡುವೆ ಒಂದೇ ಬಂಧದ ಜೋಡಿ ಇರಬೇಕು ಪರಮಾಣು ಒಂದೇ ಬಂಧವು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಮೂರನೇ ಹಂತವೆಂದರೆ ಒಟ್ಟು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಂದ ಏಕ ಬಂಧಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸರಿ ಕಳೆಯಿರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ನಾಲ್ಕನೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕನೇ ಹಂತವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು, ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕಳೆದ ನಂತರ ಉಳಿದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ವಿತರಿಸಬೇಕು ಒಂದೇ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸೇವಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳಲ್ಲಿ ಸರಿ ವಿತರಿಸಬೇಕು ಪ್ರತಿ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸುತ್ತಲೂ ಉಳಿದ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಯಾಗಿ ವಿತರಿಸಬೇಕು ಇದರಿಂದ ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ನೀವು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹಾಕಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಏಕತೆ ಕಕ್ಷೀಯ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಒಂದು ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕೇವಲ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ o ಇದುವರೆಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಗಿದೆ ಅದು ಪಾಲಿಸುವ ಮೊದಲ ಸಾಲಿನ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಇದಕ್ಕೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಡ್ಯುಯೆಟ್ ಮಾತ್ರ ಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ನಕಲು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸಾಕು ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕನೇ ಹಂತವು ಉಳಿದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಪ್ರತಿ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಸುತ್ತಲೂ ವಿತರಿಸಬೇಕು. ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಈಗ ಐದನೇ ಹಂತವನ್ನು ನಾನು ಉದಾಹರಣೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸಿದಾಗ ಅದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಹಂತ ಹಂತವಾಗಿ ಮಾಡಿದರೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ವಿತರಿಸಿದ ನಂತರ ಯಾವುದೇ ದೋಷವಿರುವುದಿಲ್ಲ. ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿಸಿ ಅವುಗಳಿಗೆ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಹಂಚಲಾದ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಸಂಖ್ಯೆ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಮೊದಲ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿದೆ ಮತ್ತು ವಿತರಣೆಯ ನಂತರ ಆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಈಗ ವಿತರಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎಣಿಸಿದಂತೆಯೇ ಇರಬೇಕು ಸರಿ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ವಿತರಿಸಿದ್ದೀರಿ ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಆನ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿದ್ದರೆ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸರಿ ಉಳಿದಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಬೇಕು ಅಥವಾ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುಗೆ ನೀಡಬೇಕು ಮತ್ತು ನಂತರ ಹಂತ 6 ರಲ್ಲಿ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಮಾಡಬೇಕಾದ ಆರನೇ ಹಂತವನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸಬೇಕು. ಕೇಂದ್ರೀಯ ಪರಮಾಣು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ಖಚಿತಪಡಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ ನಂತರ ರಚನೆಯು ಮುಗಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು

ಸ್ಪಷ್ಟವಾದ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ಲೆವಿಸ್ ಡಾಟ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೇಗೆ ಸೆಳೆಯುವುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ. ಹಂತವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಣುವಿಗೆ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಸರಿ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪರಮಾಣುಗಳು ಯಾವುವು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಗುಂಪಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯಿಂದ ಸರಿಯಿಂದ ನೀವು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಸಿ ನಂತರ ನಿಮ್ಮ ಒಟ್ಟು ಮೊತ್ತವನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಒಟ್ಟು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಮೊದಲ ಹಂತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಿದ ನಂತರ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಯಾವುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಆರಿಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ. ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಉಳಿದಿರುವ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಜೋಡಿಸಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅವುಗಳ ನಡುವೆ ಒಂದೇ ಬಂಧವನ್ನು ಎಳೆಯಿರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಪರಮಾಣುಗಳು ಕನಿಷ್ಠ ಒಂದು ಬಂಧದಿಂದ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಹಿಡಿದಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವಿನ ನಡುವೆ ಒಂದೇ ಬಂಧದ ಕನಿಷ್ಠ ಬಂಧವನ್ನು ಎಳೆಯಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಬಂಧವನ್ನು ಎರಡು ರೂಪಿಸಲು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇವಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏಕ ಬಂಧಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎಣಿಸುತ್ತೀರಿ, ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಒಟ್ಟು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಂಖ್ಯೆಯಿಂದ ಕಳೆಯಬೇಕು ನಂತರ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಉಳಿದಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಬೇಕು ಉಷ್ಣ ಪರಮಾಣುಗಳು ಎಂದರೆ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಹೊರಗೆ ಇರುವ ಪರಮಾಣು ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವಿನ ಪ್ರತಿ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಯಾಗಿ ಸೇರಿಸಲು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಸೇರಿಸಲಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡಬೇಕಾದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಮೂಲತಃ ಎಣಿಸಿದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗಬೇಕು ನೀವು ಪ್ರತಿ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಖಚಿತಪಡಿಸಿಕೊಂಡ ನಂತರ ಅದು ಕಡಿಮೆ ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚು ಇರಬಾರದು ನೀವು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ , ನೀವು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಸೇರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಆಕ್ಟೆಟ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಖಚಿತಪಡಿಸಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು ನಂತರ ಅದನ್ನು ಮಾಡುವ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವಿದೆ. ನೀವು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಒಂದು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅಥವಾ ಲೋನ್ ಪ್ಯಾರಾಫ್ರೇಸ್ ಅನ್ನು ತರಬೇಕು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಎಎ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎಣಿಸಿ ಅದು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ವಿಷಯಗಳು ನಾವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ ನೋಡೋಣ ಕ್ಲೋರೋಫಾರ್ಮ್ ch cl3 ಗಾಗಿ ಲೆವಿ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಸೆಳೆಯುವುದು ಎಂಬುದರ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡಿ , ಮೊದಲ ಹಂತವೆಂದರೆ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ , ಕಾರ್ಬನ್ ಇದೆ ಎಂದು ಹೇಗೆ ಮಾಡುವುದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ಮೂರು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಸಮತೋಲಿತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ ನಾಲ್ಕು ಪ್ಲಸ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದೆ ಕ್ಲೋರಿನ್‌ಗೆ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಮೂರು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗೆ ಏಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸರಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಇಪ್ಪತ್ತು 22 26 26 ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಕ್ಲೋರೋಫಾರ್ಮ್‌ನಲ್ಲಿವೆ ಈಗ ನೀವು ಸೆಳೆಯಬೇಕಾಗಿದೆ ಅವುಗಳನ್ನು ನೀವು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ಒಂಟಿ ಪ್ಯಾರಾಬೋಲಾ ಫೋರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಮೇಲೆ ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳದ ಸರಿಯಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಬಂಧದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಇಲ್ಲಿನ ಇತರ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಉಳಿದ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಜೋಡಿಸಬೇಕು. ಅಂದರೆ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರಿನ್ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಇಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಇಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಬಂಧವನ್ನು ಎಳೆಯಿರಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ಬಂಧ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ಬಂಧ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ಬಂಧವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಎಳೆಯಿರಿ ಈಗ ನಾಲ್ಕು ಏಕ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಎಳೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ನಾಲ್ಕು ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳು ಸರಿ ನಾಲ್ಕಕ್ಕೆ ಎರಡು ಅದು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಈಗ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸೇವಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಒಟ್ಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಿಂದ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಕಳೆಯಿರಿ ಇಪ್ಪತ್ತಾರು ಮೈನಸ್ ಎಂಟು ಹದಿನೆಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈಗ 18 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಉಳಿದಿವೆ ಈ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸುತ್ತಲೂ ವಿತರಿಸಲಾಗುವುದು ಅದನ್ನು ಪಾಸ್ ಆಗಿ ವಿತರಿಸಬಹುದು ಈಗ ನೀವು ಅಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಇರುವಂತಿಲ್ಲ ou ಇದನ್ನು ಸೇರಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ಸೇರಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಇದು ಕೇವಲ ಡ್ಯುಯೆಟ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಅದನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸುತ್ತದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಅಗತ್ಯವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸೇರಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಉಳಿದ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಪಾಸ್ ಆಗಿ ಸೇರಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸೇರಿಸೋಣ ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಈಗ ನಾನು ಈ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಮೂರು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಎಂದರೆ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ನಳು ಒಂದೇ ಬಂಧವಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ಬಂಧವಿದೆ ಅಂದರೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ನಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಈ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಎಂಟು ಅದೇ ರೀತಿ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳಂತೆ ವಿತರಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತೆ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಎಂಟು ಇಲ್ಲಿ ಎಂಟು ಇಲ್ಲಿ ಎಂಟು ಇಲ್ಲಿ ಎಂಟು ಈಗ ನಾವು ವಿತರಿಸಿದ್ದೇವೆ 18 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ದಾಟಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ಆರು ಮತ್ತು ಆರು ಜೊತೆಗೆ ಆರು ಮೂರು ಇವೆ. ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಮೂರು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಮೂರು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿ ಮೂರು ಉದ್ದದ ಮೂರು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಎಂದರೆ ಮೂರರಿಂದ ಎರಡು ಆರು ಮೂರು ಮೂರು ಎರಡು ಉಮ್ ಮೂರು ಎರಡು ಆರು ಆರು ಜೊತೆಗೆ ಆರು ಜೊತೆಗೆ ಆರು ಹದಿನೆಂಟು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೇ ಇ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎಣಿಸಿ ಅದು 26 ಆಗಿರಬೇಕು. ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲಿ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎಂಟು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಏಕ ಬಂಧಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ಇವೆ ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಏಳು ಎಂಟು ಒಂಬತ್ತು ಒಂಬತ್ತು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ 4 ಒಳಗೆ ಅಂದರೆ 4 ಗೆ 2 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 8 ಗೆ 9 ಗೆ 2 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 8

ಆದ್ದರಿಂದ um 18. ಹೀಗೆ ಒಟ್ಟು 26 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಎಣಿಸಿದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಹೊಂದಾಣಿಕೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಪ್ರಾರಂಭದಲ್ಲಿ ಈಗ ನೀವು ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಇದು ಇಂಗಾಲವು ಸಂಶ್ಲೇಷಿತವಾಗಿದೆಯೇ ಎಂದು ನೋಡಬೇಕು, ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆಯೇ ಅಥವಾ ಈಗ ಅದು ಎಂಟು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ, ಎಂಟು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅಲ್ಲಿ

ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ. ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇದೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇದೆ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳು ಈ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಎಂಟು ಏಕೆಂದರೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇರುವುದರಿಂದ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇದೆ ಟ್ರಾನ್‌ನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇದೆ , ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ಇತರ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎಂಟು ಇದೆ ಅದು ಕೇವಲ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಕಾರಿನ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತ ಇರುವ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಸರಿಯಾಗಿದೆಯೇ ಎಂದು ಖಚಿತಪಡಿಸಿಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ರಚನೆಯು ಹಾಗೆ ಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಡ್ರಾಯಿಂಗ್ ಎಲೆಗಳು ರಚನೆಯನ್ನು ಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯಲ್ಲಿ ನೋಡೋಣ ch2 ಓಹ್ ಈಗ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಮೊದಲ ಹಂತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಜೊತೆಗೆ ಓಹ್ ಕಾರ್ಬನ್ ನಾಲ್ಕು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಒಂದು ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಒಂದು ಜೊತೆಗೆ ಆಕ್ಸಿ ಆಕ್ಸಿಜನ್ ಪರಮಾಣು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆರು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಆರು ಮತ್ತು ಹನ್ನೆರಡು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ch2o ಗೆ ಹನ್ನೆರಡು ವೇಲೆನ್ಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಲಭ್ಯವಿವೆ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣು ಇಂಗಾಲ ಮತ್ತು ಉಳಿದ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಜೋಡಿಸಿ ಈಗ ಮೂರು ಏಕ ಬಂಧಗಳು ಮೂರು ರೂಪುಗೊಂಡಿವೆ ಏಕ ಬಂಧಗಳು ಎಂದರೆ ಮೂರರಿಂದ ಎರಡು ಆರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಹನ್ನೆರಡು ಮೈನಸ್ ಆರು ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲೂ ವಿತರಿಸಬೇಕು ಪ್ರತಿ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿವೆ ಅಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಹಾಕಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಸೇರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣು ಎಂಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಅದು ಎಂಟಲ್ಲ ಅದು ಕೇವಲ ಆರು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅದರ ಆರು ಮಾತ್ರ ನಂತರ ಏನು ಮಾಡಬೇಕು ನೀವು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಆಹ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಕಡೆಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಹೋಗಬೇಕು ಆಗ ಅದು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಪರಿವರ್ತಿಸಿದ್ದೇವೆ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗೆ ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಸರಿ ಬಂಧದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಈಗ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸುತ್ತಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎಣಿಸಿದರೆ ಎಂಟು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಂಟು

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಂಟು ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎಂಟು ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಟೆಟ್ ಅನ್ನು ಪಾಲಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಆಕ್ಟೆಟ್ ನಿಯಮವನ್ನು ಪಾಲಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಣು ತುಂಬಾ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಲೆಗಳನ್ನು ಡಾರ್ಟ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೀಗೆ ಸೆಳೆಯಬೇಕು ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK