ಎಲ್ಲರಿಗೂ ಶುಭ ಮಧ್ಯಾಹ್ನ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಈ ಎರಡನೇ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ವಿವಿಧ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳ ನಡುವೆ ರೂಪುಗೊಂಡ ಬಂಧವನ್ನು ಹೇಗೆ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಕೆಲವು ಜಾತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಲಿಗಂಡ್ಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳ ನಡುವಿನ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆ ಯಾವುದೇ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳ ಯಾವುದೇ ಮೂಲ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಅಥವಾ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಶೂನ್ಯ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಲೋಹವು ಪರಮಾಣುಗಳು ಕೆಲವು ಸಣ್ಣ ಗುಂಪುಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ, ಅವುಗಳು ಉತ್ತಮ ಅಯಾನುಗಳು ಅಥವಾ ಕೆಲವು ತಟಸ್ಥ ಅಣುಗಳಾಗಿರಬಹುದು ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯು ಸಮನ್ವಯ ಬಂಧದ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕೆಲವು ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಸ್ವಭಾವವು ನಾವು ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಎರಡನೇ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಆಗಿರುವಾಗ ನಿಮ್ಮ ಪುಸ್ತಕದಿಂದ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವುದನ್ನು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಹೇಳಲು ಏಕೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದರೆ ನಾವು ಸರಳವಾದ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಎರಡು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದು ಘನ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಈ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುವಿನ ಮೇಲಿನ ಏಕೈಕ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಂದ ಬರುವ ಕೆಲವು ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಅಯಾನ್ ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅಮೋನಿಯಾ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಒಂದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಪಿರಮಿಡ್ ಅಣು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ cl ಮೈನಸ್ ಎಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಿಂದ ಹೇಗೆ ಇರುತ್ತವೆ ಅಂದರೆ ಇದು ಘನವಸ್ತುಗಳ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಮಾತ್ರ ಇರುವ ಈ ವಸ್ತುಗಳ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯ ಗುರುತಿಸುವಿಕೆ ಮತ್ತು ದ್ವಿಭಾಜಕ ಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಇದ್ದವು ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ರಾಕ್ ಸಾಲ್ಟ್ ರಚನೆಯು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ನಿಯಮಿತ ಪ್ಯಾಕಿಂಗ್ ನಾವು ಪರಿಹಾರಕ್ಕಾಗಿ ಬಂದಾಗ ಹೀಗೆ ಹೇಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಿಹಾರ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ಕೆಲವು ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಲು ಇದು ಉತ್ತಮ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳಿಗೆ ಪರಿಹಾರ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಬಹಳ ತಿಳಿವಳಿಕೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಲಭ್ಯತೆಯ ಕಾರಣ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು ನಮಗೆ ಅದೇ ಲಿಗಂಡ್‌ನಂತೆ ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಸಾಂದ್ರತೆಯಾಗಿದ್ದರೆ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಹೆಚ್ಚಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಇದನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಈ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಹೆಚ್ಚಿರುವುದರಿಂದ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಇಲ್ಲಿ ಈಗಾಗಲೇ ಲಭ್ಯವಿರುವ ನಮ್ಮ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳಿಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಯಾವುದೇ ಬಾಹ್ಯವಾಗಿ ಸೇರಿಸುತ್ತಿಲ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು ಅಂದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಇನ್ನಾವುದೇ ವಸ್ತುವನ್ನು ನಾವು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳ ಕೆಲವು ಬಾಹ್ಯ ಮೂಲವಾಗಿ ಸೇರಿಸುತ್ತಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲತಃ ಈ ಅಮೋನಿಯ ಅಣುಗಳು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರದ ಸುತ್ತಲೂ ಸಂಗ್ರಹಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರದೊಂದಿಗೆ ಉತ್ತಮವಾಗಿ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾದ ಡೇಟಿವ್ ಮೂಲಕ ಸಂವಹನವನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತವೆ. ಅಮೋನಿಯದ ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ದ್ವಿಭಾಜಕ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರದ ನಡುವಿನ ಬಂಧ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಗುರುತಿಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ನಮ್ಮ ಹಿಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ಸಂಯೋಜನೆಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ವಿಶ್ಲೇಷಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ ವಿಭಿನ್ನ ಸಂಯೋಜನೆಗಳಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ. ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಲಭ್ಯತೆ, ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ವೇಲೆನ್ಸಿಯನ್ನು ಸಹ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಮ್ಮ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ಅವು ಕ್ವಾಂಟಮ್ ಗೋಳದ ಹೊರಗೆ ಉಳಿದಿವೆಯೇ ಎಂಬ ದ್ವಿತೀಯಕ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಚೌಕದ ಆವರಣದೊಳಗೆ ನಾವು ಏನನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆಯೋ ಅದು ಈ ಚೌಕದ ಬ್ರಾಕೆಟ್ ಅನ್ನು ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರವು ಹಲವಾರು ಅಮೋನಿಯಾ ಕೇಂದ್ರಗಳೊಂದಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸುತ್ತದೆ.
6 ನಾವು ಈ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರದ ಸುತ್ತಲೂ ನಿಯಮಿತವಾದ ಆಕ್ಟಾಹೆಡ್ರಲ್ ರೇಖಾಗಣಿತವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಇಡೀ ಘಟಕವು ಸಮನ್ವಯ ಘಟಕವನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳವಾಗಿ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳವು ಹೇಗೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ವಸ್ತುಗಳ ಸ್ವರೂಪ ಮತ್ತು ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಹೊರಗಿರುವ ಚಾರ್ಜ್ ನ್ಯೂಟ್ರಲೈಸೇಶನ್‌ಗೆ ಇದು ಅಗತ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಚಾರ್ಜ್ ನ್ಯೂಟ್ರಲೈಸೇಶನ್‌ಗೆ ಇದು ಅಗತ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ನಾವು ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಮಾಡುತ್ತಿರುವುದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಂಡ ನಂತರ ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದ ಕರಗಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಆ ಸಂಯುಕ್ತದ ಸಾಂದ್ರತೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಲ್ಲೆಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ತಯಾರಿಸುತ್ತೇವೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಮಾಣದ ದ್ರಾವಕವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ನೀಡುವ ದ್ರಾವಕದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಿಮಾಣದಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನನಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಇದನ್ನು ಈಗ ಪರಿಹಾರ ಮೋಲಾರ್ ವಿದ್ಯುತ್ ವಾಹಕತೆ ಎಂದು ಟ್ಯಾಗ್ ಮಾಡಲಾಗುವುದು ಅಂದರೆ ಇದು ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಉಪ್ಪಿನಂತಹ ಅಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಮೂಲತಃ ಅವುಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ ಮೌಲ್ಯಗಳಿಂದ ಹೋಲಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ ಮೌಲ್ಯಗಳು ಅಂದರೆ ವಿದ್ಯುತ್ ಸಾಗಿಸಲು ಲಭ್ಯವಿರುವ ಅಯಾನುಗಳು ಲಭ್ಯವಿರುವ ಜಾತಿಗಳು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಡ್‌ನಿಂದ ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕೆ ಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡುವುದರಿಂದ ಆ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶಗಳನ್ನು ಸಾಗಿಸಲು ಎಷ್ಟು ತುಣುಕುಗಳು ಚಾರ್ಜ್ ಕ್ಯಾರಿಯರ್‌ಗಳು ಲಭ್ಯವಿವೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮ್ಮ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಸ್ಫಟಿಕ ಶಿಲೆ ಮತ್ತು ಗೋಳದ ಹೊರಗಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಗೋಳದೊಳಗೆ ಇದೆಯೇ ಎಂಬುದನ್ನು ತಕ್ಷಣವೇ ಗುರುತಿಸುತ್ತದೆ. ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೋಷ್ಟಕದಿಂದ ಈ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹಳದಿ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಪರ್ಪಲ್ ಕೋ ಹಸಿರು ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ನೇರಳೆ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪೌಂಡ್ ಮಾಡಿ ಆದರೆ ನೀವು ಸ್ಫಟಿಕ ಶಿಲೆ ಮತ್ತು ಗೋಳದ ಹೊರಗಿರುವ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು

ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಅದು ಮೊದಲ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ಅದು ಮೂರು ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದು ಎರಡು ಮತ್ತು ಇತರ ಎರಡು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಇದು ಒಂದು ಮತ್ತು ಒಂದು ಆಗಿದ್ದರೆ ಮಾತ್ರ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಮ್ ಮೌಲ್ಯಗಳು ಕ್ಯಾಪಿಟಲ್ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಮ್ ಮೌಲ್ಯಗಳ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಪರಿಹಾರದ ವಿದ್ಯುತ್ ವಾಹಕತೆಯನ್ನು ಅಳೆಯುತ್ತೇವೆ, ಈ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ಸ್ವಭಾವವು ಒಂದು ಮೂರು ಒಂದು ಎರಡು ಎರಡು ಒಂದು ಎರಡು ಒಂದು ಅಥವಾ ಒಂದರಿಂದ ಒಂದು ಎಂದು ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಬಹುದು ನಮ್ಮ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತೆಯೇ, ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಎಲ್ಲಿವೆ ಮತ್ತು ಅದು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಜಾತಿಯ ಬಣ್ಣ ಮತ್ತು ಅದರ ವಿದ್ಯುತ್ ವಾಹಕತೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಇದನ್ನು ಗುರುತಿಸಬಹುದು ಎಂಬ ಬಗ್ಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಒಳ್ಳೆಯ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು . ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಸುಲಭವಾಗಿ ಬಳಸಬಹುದಾದ ಆಸ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಂದ್ರತೆಯಲ್ಲಿನ ಈ ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯು ಇರುವ ಮೋಲ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನಾವು 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 3 ಮೋಲಾರ್ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಾಹಕತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಗುಣಿಸುವ ಮೂಲಕ ನಾವು ಮೋಲಾರ್ ವಾಹಕತೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಕೀರ್ಣವು ವಿದ್ಯುತ್ ತಟಸ್ಥವಾಗಿದೆಯೇ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಕ್ಷಣವೇ ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ. ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಕೆಲವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಬೇರ್ಪಡಿಸುವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ, ಅದು ನೀರಿನ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಕರಗುವುದಿಲ್ಲ ಅಥವಾ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮಾಧ್ಯಮ ಅಥವಾ ದ್ರಾವಕ ಮಾಧ್ಯಮದಂತಹ ನೀರು ಹೊರಹೋಗುವ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸಹ ಒಂದು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ತಟಸ್ಥ ಅಕ್ಷರ ಅಂದರೆ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಅಥವಾ ಅಯಾನಿಕ್ ಯಾವುದೇ ಚಾರ್ಜ್ ಇಲ್ಲ ಮತ್ತು ಅವು ಯಾವುದೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟಿಕ್ ನಡವಳಿಕೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಅಂದರೆ ಅವುಗಳ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ ಮೌಲ್ಯಗಳು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆ ಇರುತ್ತದೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಇದು 0 ಗೆ ತುಂಬಾ ಹತ್ತಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ತಕ್ಷಣವೇ ಆ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ನ್ಯೂಟ್ರಾಲಿಟಿಯನ್ನು ನಿರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಸೂತ್ರವನ್ನು ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಲೋಹದ ಸಂಕೀರ್ಣ ಅಥವಾ ಲೋಹವನ್ನು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಬಹುದು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಹೆಕ್ಸಾ ಅಮ್ಮೈನ್ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಮೂರು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ರೂಪುಗೊಂಡಾಗ ಅಯಾನು ಸಂಕೀರ್ಣವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಹೊರಹೋಗುತ್ತವೆ ಎಂದರ್ಥ, ಮೂಲತಃ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಉಪ್ಪಿನೊಂದಿಗೆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್‌ನ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಉಪ್ಪಿನಂತೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಹೊರಹೋಗುತ್ತಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಸಂಕೀರ್ಣ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಭಾಗವಹಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಅವುಗಳನ್ನು ಅಯಾನಿಕ್ ಬಲಗಳಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಹಿಡಿದಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೋಲಾರ್ ವಿದ್ಯುತ್ ವಾಹಕತೆಯ ಮಾಪನದ ಪರಿಹಾರವು ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ , ನಂತರ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವು ಸಂಕೀರ್ಣ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅಯಾನುಗಳು ಸರಳ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳಾಗಿವೆ ನಾವು ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತೆ ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪರಿವರ್ತನಾ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಅಥವಾ 3 ಡಿ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಎಫ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಂಶಗಳು ಅಥವಾ ಲ್ಯಾಂಥನೈಡ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಆಕ್ಟಿನೈಡ್‌ಗಳು ಆದರೆ ಮುಖ್ಯ ಗುಂಪಿನ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ಮುಖ್ಯ ಗುಂಪಿನ ಲೋಹದ ಪರಮಾಣುಗಳು ಸಹ ಈ ರೀತಿಯ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು ಅಂದರೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದಂತೆ ಇದನ್ನು ನಾವು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಆಹ್ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಸಮತೋಲನ ಮತ್ತು ದ್ವಿತೀಯ ಸಮತೋಲನವು ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಎರಡು ರೀತಿಯ ಸಮತೋಲನಗಳನ್ನು ಪುನರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಒಂದನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ಸಂಬಂಧಿಸಲಾಗುವುದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಸಮತೋಲನವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ದ್ವಿತೀಯ ಸಮತೋಲನವು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯಾಗಿದೆ, ಇದರ ಅರ್ಥವೇನು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಅಂದರೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಅಂದರೆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಲವಣಕ್ಕೆ ಮೂಲತಃ ಇದ್ದ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಂಯುಕ್ತದ ಸೂತ್ರವನ್ನು coc l ಮೂರು ಡಾಟ್ ಆರು nh ಮೂರು ಎಂದು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಸಂಖ್ಯೆ ಆರನೇ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಅಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ವೇಲೆನ್ಸ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ pv ಪ್ರಾಥಮಿಕ ವೇಲೆನ್ಸಿಯು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಿದರೆ ಅದು ನಿಜವಾಗಿದೆ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಉಪ್ಪನ್ನು ಬಳಸುವಾಗ ಉಪ್ಪಿಗಾಗಿಯೇ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಮೂಲತಃ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಟಾಸ್ಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದಿಂದ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಗಾಳಿಯಿಂದ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರದ ಉತ್ಕರ್ಷಣಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅಮೋನಿಯ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ e 0 ಮೌಲ್ಯವು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ 2 ಕೋಬಾಲ್ಟ್ 3 ಗಾಗಿ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯು ಕಡಿಮೆಯಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಬೌಂಡ್ ವಾಟರ್ ಅಣುವಿನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳನ್ನು ಅಮೋನಿಯಾದಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದಾಗ e0 ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿ ಇರುವ ಡೈಆಕ್ಸಿಜನ್ ಅಣುವಿನ ಸರಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದಿಂದ ಸಾಧಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ಆ ಸಂಯುಕ್ತದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಈ ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳದ ಹೊರಗೆ ಎಷ್ಟು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳಿವೆ ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳವು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕಡಿಮೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಉಪ್ಪಿನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಅಯಾನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಅಯಾನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸಂಕೀರ್ಣ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದ್ದರೆ ಲಿಗಾಂಡ್ಸ್ ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದಾಗಿ ಅಲ್ಲಿ ಏನು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಅದು ಇನ್ನೂ ಕಡಿಮೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯೊಂದಿಗೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದರೆ, ಅಂದರೆ ಆಕ್ಸಿ ಡೇಷನ್ ಸ್ಥಿತಿ ಇನ್ನೂ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಸ್ಪರ್ಶವು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯು ಅದರ ಮೇಲೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಚಾರ್ಜ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಸಮತೋಲನವು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಕೀರ್ಣ ಜಾತಿಗಳ ಮೇಲಿನ ಚಾರ್ಜ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಖ್ಯೆಯಿಂದ ತಟಸ್ಥಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಅಯಾನುಗಳ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಭಾಗವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಸರಿಯಾದ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳ ಲಭ್ಯತೆಯಿಲ್ಲದ ಕಾರಣ ಸಂಯುಕ್ತವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಕ್ಯಾಷನ್ ಆ ವೈಯಕ್ತಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಘನ ಅವಕ್ಷೇಪವಾಗಿ ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಅವಕ್ಷೇಪವಾಗಿ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸುವುದಿಲ್ಲ. ಅದು ನೀರಿನ ಶುದ್ಧ ನೀರಾಗಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ನೀರಿನ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮಿಶ್ರಣ ಅಥವಾ ಇನ್ನೇನಾದರೂ ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನೀವು ಪೂರೈಸಬೇಕು ಅಥವಾ ಈ ವಿಷಯವನ್ನು ತಿಳಿಯಲು ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಒದಗಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಗೋಳದ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ಎಂದು ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಈ ವಿಷಯದ

ಒಳಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಆರು ಅಂತಹ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅಂತಹ ಆರು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧಗಳು ಫಾರ್ಮಿನ್ ಆಗುತ್ತವೆ ಅಲ್ಲಿ g ಮತ್ತು ಇದು ನಮ್ಮ ದ್ವಿತೀಯ ಸಮತೋಲನ sv ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ವಿತೀಯ ವೇಲೆನ್ಸಿಯು ನಂತರ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಸ್ವರಮೇಳಗಳು ಮತ್ತು ಗೋಳದ ಹೊರಗಿನ ಕ್ಲೋರೈಡ್ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಮೂರು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎರಡು ಇದು ಕೂಡ ಎರಡಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಅಥವಾ ಲೋಹದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸ್ವಭಾವದಿಂದಾಗಿ ತೊಂದರೆ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೇಗೆ ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಆಹ್ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಮ್ಮ ಸೂತ್ರಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ. ಕೇಂದ್ರ ಮಧ್ಯದ ಅಯಾನನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ cocl cocl36nh3 ಹೀಗೆ ವಾರ್ನರ್‌ನ ಪ್ರಕಾರ ಆಲ್ಫ್ರೆಡ್ ವಾರ್ನರ್ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಎರಡು ವೇಲೆನ್ಸ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ಮೂರು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಆರು ಎಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಿದ್ದಾರೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ತಕ್ಷಣವೇ ನಾವು ಕೆಲವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ಗುಂಪುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಮತ್ತು ಆ ಸಮಾನತೆಯನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲು ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಹೊರಗಿನ ಗುಂಪುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಉತ್ತಮ ಕಲ್ಪನೆ ಟಿಕ್ಯುಲಾರ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಅಯಾನಿಕ್ ಘನವಸ್ತುವಾಗಿ ಉತ್ತಮ ಅಯಾನಿಕ್ ಘನವಸ್ತುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಘನವಸ್ತುಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಚೌಕದ ಆವರಣದೊಳಗೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುವ ಘಟಕವು ನಿಮ್ಮ ಸಮನ್ವಯ ಘಟಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಪರಮಾಣು ಅಥವಾ ಅಯಾನು ಮತ್ತು ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಸ್ಥಿರ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಅಯಾನುಗಳು ಮತ್ತು ಅಣುಗಳು ಏಕೆಂದರೆ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು ಅಯಾನುಗಳಾಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು ತಟಸ್ಥ ಅಣುಗಳಾಗಿರಬಹುದು ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಕೇಂದ್ರ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ಅಯಾನುಗಳು ಯಾವುದು ಪರಮಾಣು ಅಥವಾ ಅಯಾನುಗಳು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಅಯಾನುಗಳು ಮತ್ತು ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಬಂಧಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮಾಡಬಹುದು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಜೋಡಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ರೇಖಾಗಣಿತವು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಿಎನ್ ಮೌಲ್ಯಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಮೌಲ್ಯಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಯಾವುದು ನಂತರ ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ತರುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ದಾನಿಯೊಂದಿಗೆ ಲಿಗಂಡ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ನೀರಿನ ಅಣುವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣು ದಾನಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ, ಇದು ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹಕ್ಕೆ ಅದರ ಏಕೈಕ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಮೂಲಕ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತದೆ i ಇದು ಅಮೋನಿಯಾ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುವಿನ ಸಾರಜನಕವಾಗಿದ್ದು ಅದು ನೇರವಾಗಿ ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಅಯಾನಿಗೆ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ptcl ಆರು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ನಂತಹ ಜಾತಿಯಾಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ನೋಡುವ ಸರಳ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಉಪ್ಪು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಎಂದು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ . ಕ್ಲೋರೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಿಕಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಂತಹ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಉಪ್ಪಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ದ್ವಿಗುಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಸಂಕೀರ್ಣ ಜಾತಿಯಾಗಿ ನಾವು ptcl ನಾಲ್ಕು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತಿರುವುದು ptcl ಸಿಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಿದೆ. ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಶುಲ್ಕ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಎಂಬುದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಒಂದು ಸರಳವಾದ ಲೋಹದ ಅಯಾನ್ ಉಪ್ಪು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಇದು ನಿಕಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಇತ್ಯಾದಿ ಇತರ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ನಿಜವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಏನನ್ನಾದರೂ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವು ನಾವು ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಾವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಚಾರ್ಜ್ ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಸಹ ದ್ವಿವೇಲೆಂಟ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಈ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತೆ ಇದು ದ್ವಿಭಾಜಕ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಈ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿವೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳದ ಮೇಲೆ ಎರಡು ಮೈನಸ್‌ನ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡುವ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ಹೇಳಬಹುದು ಸಹ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಚಾರ್ಜ್ ಕೂಡ ಅದೇ ರೀತಿಯದ್ದಾಗಿದೆ, ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಕೇಂದ್ರದೊಂದಿಗೆ ಇರುವ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದೆ, ಆದರೆ ಇನ್ನೂ ಶುಲ್ಕಗಳು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಅದು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ಈ ಇತರ ಜಾತಿಗಳಿಗೂ ಇತ್ತು. ಮೈನಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಇದು ಪ್ಲಾಟಿನಮ್‌ನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕೃತ ರೂಪವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಟೆಟ್ರಾವೆಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಆರು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡಬಹುದು ಅದು ತುಂಬಾ ಸಾಮಾನ್ಯವಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಸಂಬಂಧಗಳು ಇರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆ ಮತ್ತು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವಂತೆ ನಾವು ಚಲಿಸುವಾಗ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಹೆಚ್ಚು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಅಯಾನಿಕ್ gr ಅನ್ನು ಜೋಡಿಸಬಹುದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಮತ್ತು ಅದು ಲಭ್ಯವಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ , ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ದ್ವಿಧ್ರುವಿಯ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ತಟಸ್ಥ ಅಣುವಿನ ಋಣಾತ್ಮಕ ದ್ವಿಧ್ರುವಿಯನ್ನು ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಅಯಾನನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿ ಸಂಗ್ರಹಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೀಕ್ಷಣೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೇಗೆ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು ಉಪ್ಪಿನಂತೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವು ಉಪ್ಪನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ತಿಳಿದಿರಬೇಕು , ನೀವು ಯಾವುದೇ ನಿಕಲ್ ಲವಣಗಳನ್ನು ನಿಕಲ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅಥವಾ ನಿಕಲ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಿದಾಗ ನಾವು ನಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಎರಡನೇ ಉದಾಹರಣೆ ಮತ್ತು ಅದರೊಂದಿಗೆ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಸೇರಿಸಿ. ಈ ಜಾತಿಯನ್ನು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಪ್ರಭೇದಗಳು ಈ ರೀತಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಇದು ಆರಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಸಹ ಬದಲಾಗಬಹುದು ಆದರೆ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಇದು ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಧ್ವನಿ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಈ ಅನುಗುಣವಾದ cn ಮೌಲ್ಯವು 4 ಆಗಿದೆ ನಿಕಲ್‌ಗಾಗಿ ಇದನ್ನು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲ ಬಾರಿಗೆ ಇದು 1960 ರ ಸುಮಾರಿಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಆಲ್ಫ್ರೆಡ್ ಆಲ್ಫ್ರೆಡ್ ಸ್ಟಾಕ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಕೋರ್ಸ್ ಮತ್ತು ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿಲ್ಲ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಆದರೆ ಸಿಲಿಕಾನ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಕ್ಕೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವನ್ನು ಮೊದಲು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾಗಿದೆ, ಇದು ಸಿಲಿಕಾನ್ ಕೇಂದ್ರದೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತದೆ, ಅದು ಲೋಹವಲ್ಲ p ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಲೋಹದ

ಕೇಂದ್ರವು ಮೆಟಾಲಾಯ್ಡ್ ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇದು ಸಾರಜನಕ ಅಥವಾ ಆಮ್ಲಜನಕದಂತಹ ಇತರ ಕೆಲವು ಗುಂಪುಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತದೆ. ಲಿಗಾ ಲಿಗಾ ಎಂಬ ಲ್ಯಾಟಿನ್ ಪದದಿಂದ ಲಿಗಾಂಡ್ ಎಂದರೆ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಏನಾದರೂ ಬಂಧಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ಬಂಧಿಸುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ತುಂಬಾ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ತೆರೆಯುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ದ್ರಾವಕದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ನೀರಿನ ಅಣು ಮೆಥನಾಲ್ ಅಣು ಅಥವಾ ಸಾವಯವ ಅಸಿಟೋನೈಟ್ರೈಲ್ ಅಣು ದ್ರಾವಕವನ್ನು ನಾವು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತದ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಬಹುದು, ಅವುಗಳು ನಮ್ಮ ಉತ್ತಮ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳಾಗಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಸಣ್ಣ ಅಯಾನುಗಳು ಅಥವಾ ಅಣುಗಳಾಗಿರಬಹುದು, ಅದು ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಅಥವಾ ಲೋಹದ ಪ್ರಭೇದಗಳಿಗೆ ಬಂಧಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ, ನಾವು ಈಗ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅಯಾನು ಮತ್ತು ನೀರಿನಂತಹ ಸಣ್ಣ ಅಣುಗಳನ್ನು ನಾವು ಯಾವುದೇ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ನೀರನ್ನು ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಬಳಸುವಾಗ ಅಥವಾ ನಾವು ಅಮೋನಿಯದ ದುರ್ಬಲ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಬಿ ಎಂದು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ase ಮತ್ತು ನಾವು ಕೆಲವು ದೊಡ್ಡ ಸಾವಯವ ಅಣುಗಳು ಅಥವಾ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಸ್ಥೂಲ ಅಣುಗಳು ಸಹ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳಾಗಿರಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಮೀರಿ ಹೋದರೆ ಈ ಅಮೋನಿಯಾ nh3 ಆದರೆ ಇದು ಸಾವಯವ ಬೆನ್ನೆಲುಬಿನಲ್ಲಿ ಅಮೈನ್ ಕಾರ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲತಃ nh2ch2ch2 ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು h2 ನಿಮ್ಮ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್ ಹೊರತು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಹಾಗಾಗಿ ಅಮೋನಿಯಾ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಅಮೈನ್ ಅಥವಾ ನಾವು ಮೀಥೈಲಮೈನ್ ಅಥವಾ ಇಥೈಲಮೈನ್ ಅಥವಾ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಟ್ರೈಥೈಲಮೈನ್‌ಗೆ ಹೋಗಬಹುದು, ಇದು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಣಮಟ್ಟದ ಅಥವಾ ವಿಭಿನ್ನ ಪಾತ್ರದ ಆಧಾರವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬೇಸ್‌ಗೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರದೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸಲು ಈ ಸಾರಜನಕವು ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತದೆ , ಅದೇ ಅಮೈನ್‌ನ ಈ ಇತರ ಭಾಗವು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ, ಇನ್ನೊಂದು ಭಾಗವು ಅದೇ ಲೋಹದ ಗೆರೆಗೆ ಅಥವಾ ಬೇರೆ ಲೋಹಕ್ಕೆ ಬಂಧಿಸಲು ಲಭ್ಯವಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ಅದು ತೂಗಾಡುತ್ತಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ನೇತಾಡುತ್ತದೆಯೇ ಎಂದು ನೋಡುತ್ತದೆ. ಅಂತೆಯೇ ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ವಿಭಿನ್ನ ರೀತಿಯ ಟ್ರೈಪೋಡಾಲ್ ಆಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಅಮೋನಿಯಾ nh3 ನಂತಹ ಈ ಸಾರಜನಕದೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸುವ ಬದಲು n ಇದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನಾವು ಅದಕ್ಕೆ ಮೂರು ಎಥಿಲಮೈನ್ ತೋಳುಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ, ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಥೈನಾಮಿನ್ ತೋಳು ಕೆಲವು ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಹುಟ್ಟುಹಾಕುತ್ತದೆ, ಅದು ಅಮೋನಿಯದಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಪಿರಮಿಡ್ ರೀತಿಯ ಅಮೋನಿಯಾ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪಿರಮಿಡ್ ಪರಿಸರವು ವಿಭಿನ್ನ ಬದಿಗೆ ತೋರಿಸುವ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯ ಜೊತೆಗೆ ಲಭ್ಯವಿದೆ ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸೈಟ್‌ನ ಮೇಲೆ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಲಿಗಂಡ್ ಮತ್ತು ಪ್ರೋಟೀನ್ ಭಾಗವಾಗಿ ಪಡೆಯಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರೋಟೀನ್‌ಗಳು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಪ್ರೋಟೀನ್‌ಗಳ ಬಿಲ್ಡಿಂಗ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿ ಆಸಿಡ್ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಹಾಗೆಯೇ ಅಮೋನಿಯಾ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ. nh2 ಕಾರ್ಯವು ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಥಿಲನೆಡಿಯಾಮೈನ್‌ನಂತಹ ಅಮೋನಿಯಾ ಮತ್ತು ಈ ಟ್ರೈಪೋಡಾಲ್‌ನಂತೆ ಅಂದರೆ ಈ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಭಾಗದ ಸಾರಜನಕ ಅಥವಾ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಸರಪಳಿಯಿಂದ ಇತರ ಕೆಲವು ಗುಂಪುಗಳ ಸಾರಜನಕವು ನಮ್ಮ ರಕ್ತದಲ್ಲಿ ಹಿಮೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಮತ್ತು ಮಯೋಗ್ಲೋಬಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಹಿಸ್ಟಿಡಿನ್ ಅವಶೇಷಗಳಿವೆ. ಇದು ತಕ್ಷಣದ ಪಾರ್ಶ್ವ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಡಿಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಟೀಆರ್ ನೀಡಲು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲ್ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ಎಂಡ್ ಮೂಲಕ ಬೆನ್ನುಮೂಳೆಯು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ಐಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಅಥವಾ ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಪ್ರೋಟೀನ್ ರಚನೆಯ ವಿಶಿಷ್ಟ ಬೆನ್ನೆಲುಬು ಆದರೆ ನಾವು ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ನಾವು ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಇತರ ಪೆಂಡೆಂಟ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಇದು ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಸಮನ್ವಯಕ್ಕೆ ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರೋಟೀನ್ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬಹುಮುಖತೆಯು ಹೆಚ್ಚು ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಪ್ರೋಟೀನ್ ರಚನೆಯ ಸ್ವರೂಪ ಅಥವಾ ಅಮೈನೋ ಆಸಿಡ್ ಪೆಂಡೆಂಟ್ ಗುಂಪುಗಳು ಲೋಹೀಯ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಲು ಆ ಗುಂಪುಗಳು ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಸರಳ ಉದಾಹರಣೆಗಳಾಗಿವೆ, ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ನೀರನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದರ ಬಗ್ಗೆ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ಸಾಕಷ್ಟು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇನೆ ನಂತರ ಅಮೋನಿಯಾ ನಂತರ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕೂಡ ಇದು ತುಂಬಾ ಒಂದು ವಿದ್ಯುದಾವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಉತ್ತಮ ಗೋಳದಂತಹ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಗಾತ್ರವು ತುಂಬಾ ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ , ಏಕೆಂದರೆ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಂಧಿಸಲು ಒಂದು ಏಕೈಕ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಲಭ್ಯವಿರಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಬಹುದು ಆದರೆ ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕವಾಗಿ ನಾವು ಅದನ್ನು ಊಹಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೇವೆ. ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಸುತ್ತಲಿನ ಎಲ್ಲಾ ನಾಲ್ಕು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರದೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸಲು ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತವೆಯೇ ಎಂದು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ನೀವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಕೆಲವು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಲ್ಲಾ ನಾಲ್ಕು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು m 1 ನಂತಹ m 2 m 3 ಮತ್ತು m 4 ನಂತಹ ವಿವಿಧ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಕೇಂದ್ರಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸಬಹುದಾದ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗಳಂತಹ ಕೆಲವು ಪಂಜರದೊಳಗೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಪ್ರವೇಶಿಸಬಹುದು , ಇದು ಟೆಟ್ರಾ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯರ್ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ Mu 4 ರೂಪದಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೇಟಿಂಗ್ ಬ್ರಿಡ್ಜಿಂಗ್ ಗ್ರೂಪ್ , ಅಂದರೆ mu ಫೋರ್ ಬ್ರೈಡಿಂಗ್ ಮೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನು ತನ್ನ ಬಂಧಿಸುವ ನಡವಳಿಕೆಯನ್ನು ತೋರಿಸಲು ಲಭ್ಯವಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಡೈಆಕ್ಸಿಜನ್ ಅಣುವಿನಂತಹ ಸಣ್ಣ ಅನಿಲ ಅಣುವಾಗಿದ್ದು, ಡೈಆಕ್ಸಿಜನ್ ಕಬ್ಬಿಣದೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. ನಮ್ಮ ರಕ್ತದ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿ ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿದೆ ನಿಕಲ್ ಟೆಟ್ರಾಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಇದು ನಿಕಲ್‌ನ ಶೂನ್ಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ, ಇದು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಎಂಡ್ ಮೂಲಕ ಇಂಗಾಲದ ಬದಿಯಲ್ಲಿರುವ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯ ಮೂಲಕ ಕೆಲವು ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜೆಟಿವ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವು ಕಡಿಮೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ರೂಪಿಸುವುದು ಅಥವಾ ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸುವುದು ಎಂದರೆ ಶೂನ್ಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ನಿಕಲ್ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಕಲ್ ಮಾತ್ರವಲ್ಲ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ನಾವು ಇತರ ಇಂಗಾಲದ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಕೇಂದ್ರದೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಶೂನ್ಯ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಲೋಹವು ಲೋಹದ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್‌ಗಳಾದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ನೋಡುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಮಾನೋನ್ಯೂಕ್ಲಿಯರ್ ಮೆಟಲ್ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್‌ಗಳನ್ನು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಬೈನಾಕ್ಯುಲರ್ ಲೋಹದ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್‌ಗಳನ್ನು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. 3d ಅಂಶಗಳು ನಂತರ ನೋಡುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಷ್ಟು ದಾನಿ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಥಿಲನೆಡಿಯಮೈನ್ ಎರಡು ದಾನಿ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಒಂದು nh2 ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು nh2
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಚೆಗೆ ಹೋದರೆ ಲಿಗಂಡ್ ಅನ್ನು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬೈಡೆಂಟ್ ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ತ್ರಿಶೂಲದ ಡೆಂಟ್ ಮತ್ತು ಪಾಲಿಡೆಂಟೆಡ್ ನಡವಳಿಕೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ. ಆ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳಿಂದ ಕೆಲವು ಉತ್ತಮ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೆಲವು ಉತ್ತಮ ಅಣುಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಅಣುಗಳು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತಹ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಕೆಲವು ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತಿವೆಯೇ ಎಂದು ನಾವು ತಕ್ಷಣ ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು, ಅದೇ ರೀತಿಯ ಸೈನೈಡ್‌ಗಳು ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಂಡ ಮೊದಲ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಫೆರೋಸೈನೈಡ್ ಮತ್ತು ಫೆರೋಸೈನೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು ಮತ್ತು ಅವುಗಳ ಸೈನೈಡ್‌ಗಳು ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳಾಗಿವೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಈ ಥೈರಾಯ್ಡ್ ಇದು ಉತ್ತಮ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ನಿಯಮಗಳು ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಫೆರಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಯಾವುದೇ ಕಬ್ಬಿಣದ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಕಾರ್ಸಿನಾಯ್ಡ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ತುಂಬಾ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುತ್ತೇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಥಿಯೋಸೈನೇಟ್ನೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ಮಾಡುವಾಗ ಫೆರಿಕ್ ದ್ರಾವಣವು ಉತ್ತಮ ಅಥವಾ ರಕ್ತ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ, ಇದು ತುಂಬಾ ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿದೆ. ಆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೇಂದ್ರ ಮತ್ತು ನೀರಿನ ಅನುಗುಣವಾದ ಗುರುತಿಸುವಿಕೆಯನ್ನು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ಬೈಡೆಂಟೇಟ್ ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಒಂದು ತುದಿ ಮತ್ತು ಅಣುವು ಹೀಗಿದ್ದರೆ ಇನ್ನೊಂದು ತುದಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲತಃ ಕಟ್ಟುನಿಟ್ಟಾದ ರೇಖೀಯ ಅಣುವಲ್ಲ ಆದರೆ ಅಂಕುಡೊಂಕಾದ ಪ್ರಕಾರವಾಗಿದೆ ಅಣುವಿನ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಕೂಡ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂಕುಡೊಂಕಾದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ವಿಷಯವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಆದರೆ ನೀವು ಈ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಅದೇ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರದ ಸುತ್ತಲೂ ಇನ್ನೊಂದರ ಜೊತೆಗೆ ತಂದರೆ ನಾವು ಯಾವುದೇ ಸಾವಯವ ಅಣುವಿನಂತೆಯೇ ಆವರ್ತಕ ಜೋಡಣೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಆವರ್ತಕ ಪ್ರಕಾರದ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಏನನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಕೇಂದ್ರವು ಯಾವುದೇ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರಿತವಾಗಿದ್ದರೆ ಅಂದರೆ ಪ್ಲಸ್ ಮೂರಲ್ಲಿರುವ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಎಥಿಲೀನ್ ವಜ್ರದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಈ ಲಿಗಂಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಇದು ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಬಾಗುವ ಬೈಂಡಿಂಗ್ ಮೋಡ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದ ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತೇವೆ ಅದನ್ನು ನಾವು ಕೊಲೆಗಾರ ಉಂಗುರ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಚೆಲೇಟ್ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಬೈಂಡಿಂಗ್ ಕ್ಲಾ ಬೈಂಡಿಂಗ್ ಆಗಿದೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಈ ಎರಡು ಸಾರಜನಕದ ಮೂಲಕ ಬಂಧಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಸಾರಜನಕ ಕೈಗಳು ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಬಂಧಿಸಲು ಪರಸ್ಪರ ಹತ್ತಿರ ಬರುತ್ತಿವೆ, ಇವು ಮೂಲತಃ ಈ ಕೋನವು 90 ಡಿಗ್ರಿ ಅಂದರೆ ಅಷ್ಟಮುಖ ರೇಖಾಗಣಿತದ ಸುತ್ತಲಿನ ಸಮುದ್ರಗಳ ಕೋನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮುದ್ರ ಕೋನವು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿದೆ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಇತರ ಎರಡು ಸಮುದ್ರಗಳ ಕೋನಗಳಿಗೆ ವಿಸ್ತರಿಸಬಹುದು, ಇದು ಮೂಲತಃ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆಕ್ಟಾಹೆಡ್ರಲ್ ಆಗಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಆರು ಒಂದು ಮೊನೊಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್ ಬದಲಿಗೆ ಮೂರು ಬೈಡೆಂಟೇಟ್ ಲಿಗಂಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ. ನೀರು ಅಥವಾ ಅಮೋನಿಯದಂತಹ ಆರು ಮೊನೊರೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು ಈಗ ಲಿಗಂಡ್ ಬೈಡೆಂಟ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ನಮಗೆ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಮೂರು ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಮೂರು ಇರುವುದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಅವುಗಳನ್ನು ಟ್ರಿಸ್ಕೆಲೆಟ್ ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತ ರೂಪವಾಗಿದೆ ಇದರರ್ಥ ನಾವು ಈ ದಾನಿಗಳ ಗುಂಪುಗಳ ವಿವರಗಳನ್ನು ಬರೆಯುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಬೈಂಡಿಂಗ್ ಮೂಲತಃ ನಾವು ಈ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನೋಡುವುದು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯ ಬೈಂಡಿಂಗ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಮೂರು ಆಯಾಮಗಳು ಈ ರೂಪದಲ್ಲಿ ನೀವು ಯಾವುದೇ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಬರೆಯುವಾಗ ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ದೃಶ್ಯೀಕರಿಸಬೇಕು ಅಂದರೆ ನಾವು ಬರೆಯುತ್ತಿರುವ ಮರದ ಬಾಣಲೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲತಃ ನೀವು ಪ್ರೊಪೆಲ್ಲರ್ ಪ್ರಕಾರದ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಈ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರೊಪೆಲ್ಲರ್ ಪ್ರಕಾರದ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ದೃಶ್ಯೀಕರಿಸುವುದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ರೂಪ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ರೂಪವನ್ನು ನಾವು ಈ ಹಂತದೊಂದಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕಿಸುವ ಬದಲು ಆ ಅರ್ಥವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಅಂದರೆ ನಾವು ಹಿಂತಿರುಗಬಹುದು ಅಂದರೆ ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಗೆ ಹೋಗಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹಂತಕ್ಕೆ ಈ ಕಡೆಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಹಾಗೆಯೇ ಇದು ಈ ಬದಿಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಇತರ ತೆರೆದ ತುದಿಗಳನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು, ಇದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವೂ ಆಗಿರಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿದ್ದರೆ ನಾವು ಕನ್ನಡಿಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಹಾಕಿದರೆ ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಚಿತ್ರವನ್ನು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಹೆ. ನಿಮ್ಮ ಕಾರ್ಬನ್ ಸೆಂಟರ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ನೋಡುವ ಕೆಲವು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಆಸ್ತಿ ಇದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಕಾರ್ಬನ್ ಸೆಂಟರ್‌ನಲ್ಲಿ ಕೈರಾಲಿಟಿಯನ್ನು ಇಂಗಾಲದ ಕೇಂದ್ರದ ಮೇಲೆ ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಚಟುವಟಿಕೆಯನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಕೇಂದ್ರದ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಸೆಂಟರ್ ಮತ್ತು ಇವೆಲ್ಲವೂ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಕೇಂದ್ರವು ಇವುಗಳನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ವಸ್ತುವಾಗಿ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆಯೇ ಅಂದರೆ ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದಾದ ಚಿರಾಲಿಟಿ ಮತ್ತು ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಚಿರಾಲಿಟಿಯು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯದ ದೃಷ್ಟಿಯಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅದು ಅಷ್ಟಾಡ್ರಲ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದೊಂದಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಡೆಂಟೆಡ್ ಚೆಲೇಟಿಂಗ್ ಗುಂಪುಗಳ ಮೂಲಕ ನಾವು ಮೂರನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅಯಾನ್ ಆದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ವಿಸ್ತರಿಸಿದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಬೆನ್ನೆಲುಬಿನ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಏನು ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪಾಲಿಡೆಂಟೆಡ್ ಆದರೆ ನಿಖರವಾದ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದ ಮೂಲ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲಿಗಂಡ್‌ಗೆ ಹೆಕ್ಸಾಡೆಂಟೆಡ್ ಆಗಿದೆ ಅಂದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲಿಗಂಡ್ ಆರು ದಾನಿ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಾರಜನಕ ಈ ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ಇವು ಚಾರ್ಜ್ಡ್ ಆಮ್ಲಜನಕಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಚಾರ್ಜ್ಡ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಈ ಚಾರ್ಜ್ಡ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು r ಚಾರ್ಜ್ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಮತ್ತೊಂದು ಚಾರ್ಜ್ಡ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಏಕೆಂದರೆ ಸಾವಯವ ಅಣುವಿನ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ನಾಲ್ಕು ಮೈನಸ್ ಆಗಿದ್ದು, ಇದು ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಅನುಗುಣವಾದ ಟೆಟ್ರಾ ಋಣಾತ್ಮಕ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಸಂಗತ ಲವಣವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್ ಉಪ್ಪು ಬಿಳಿ ಸ್ಫಟಿಕದಂತಹ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿರುವ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ನಮ್ಮ ಕೈಯಲ್ಲಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಈ ಡೆಂಟಿಸಿಟಿಯ ಸ್ವರೂಪ ಏನು

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ದಾನ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ನಾವು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಇದು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಇದರರ್ಥ ಈ ನಾಲ್ಕು ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುಗಳು ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಲು ಸಹ ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತವೆ, ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಬೈಡೆಂಟೇಟ್ ಅಥವಾ ಪಾಲಿಡೆಂಟೆಡ್ ಅಂದರೆ ಟ್ರೈಡೆಂಟೆಡ್

ಟೆಟ್ರಾಡೆಂಟೇಟ್ ಮತ್ತು ಹೆಕ್ಸಾಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಸಂಗ್ರಹಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್‌ಗಳಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಲೋಹವನ್ನು ಹಿಡಿದಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಪಂಜ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಟಿನ್ ಪದದ ಲಿಗಂಡ್‌ಗೆ ನಿಮ್ಮ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದಂತೆ ಈಗ ಗ್ರೀಕ್ ಪದ ಚೆಲ್ಲಾ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿರುವ ಪಂಜಕ್ಕೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಬೈಡೆಂಟೇಟ್ ಲಿಗಂಡ್‌ನಿಂದ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಸಮನ್ವಯಕ್ಕಾಗಿ ಚೇಲಿಂಗ್ ಮಾಡುವುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸೀಸವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನಾವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅನ್ನು ಹೊಂದಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನಾವು ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಟೈಟರೇಶನ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಕೆಲವು ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ಕಠಿಣ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸಬಹುದು. ಸಂಕೀರ್ಣ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಟೈಟರೇಶನ್ ಸಹ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎಡ್ಟಾದ ಡಿಸಾರ್ಡಿಯಮ್ ಉಪ್ಪು ಬಹಳ ಉತ್ತಮವಾದ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಅದು ಘನ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ . ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಪರಿಹಾರ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೆಲವು ನೀರಿನ ಮಾದರಿಯಲ್ಲಿ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅಥವಾ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಸೀಸದ ಬದಲಿಗೆ ಬಳಸಿದಾಗ ನಾವು ನೀರಿನ ಗಡಸುತನಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದರ್ಥ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಎರಡನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಮೂಲಕ ನೀರಿನ ಗಡಸುತನವನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸಬಹುದು. ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಟು ಪ್ಲಸ್ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಈ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಉತ್ತಮ ಚರ್ಮವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸೋಪ್ ಅಥವಾ ಡಿಟರ್ಜೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುವಾಗ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಇರುವುದನ್ನು ನಾವು ಬಯಸುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ತಪ್ಪಿಸಬಹುದು ಇದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದ್ದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ನಮ್ಮ ಕೈಯಲ್ಲಿಲ್ಲ ಅದು ನೀರಿನಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನ ಮೂಲವು ಉತ್ತಮವಾಗಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅಥವಾ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಕೈಗಾರಿಕಾ ತ್ಯಾಜ್ಯನೀರು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಕಲುಷಿತಗೊಳಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ. ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ನಮ್ಮ ಕೈಯಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಎಡ್ಟಾ ಎಡ್ಟಾ ನಾಲ್ಕು ಮೈನಸ್ ಎಥಿಲೀನ್ ವ್ಯಾಸದ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಇದು ನಮ್ಮ ಹೆಕ್ಸಾಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್ ಬೆನ್ನೆಲುಬನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಇದು ನಾಲ್ಕು ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಎರಡು ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಆ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತ ರೂಪವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಬಂಧಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ n 2 o 4 ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ತಕ್ಷಣವೇ ಹೇಗೆ ಸೆಳೆಯುತ್ತೇವೆ ಇದು ಕೂಡ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಈ ಎಡ್ಟಾದ ಬಂಧವನ್ನು ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ಹೆಕ್ಸಾಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್ ಅನ್ನು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕೇಂದ್ರ ಅಥವಾ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಈ ಎರಡು ಸಾರಜನಕಗಳು ಈಗಾಗಲೇ ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಅವು 90 ಡಿಗ್ರಿ ಚೆಲೇಷನ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುವ ಬಂಧವನ್ನು ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ 90 ಡಿಗ್ರಿ ಕೋಲೇಷನ್ ಇವುಗಳು ಸಮುದ್ರದ ಕೋನಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿವೆ ನಂತರ ನಾವು ನಾಲ್ಕು ಇತರ ಅಂಕಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಹೊಂದಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಅಣು ಇಲ್ಲಿರುವುದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಈ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ವಿಸ್ತರಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಇನ್ನೊಂದನ್ನು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಸಾರಜನಕವು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಾರಜನಕವು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಾರಜನಕವು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತದೆ, ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದವು 4 ಮೈನಸ್ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂನ ಒಟ್ಟು ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ 2 ಪ್ಲಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆಯಾಗಿ ನಾವು ಮತ್ತೆ ಅಲ್ಲಿ ಸ್ವಲ್ಪ ಶುಲ್ಕವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 2 ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಯಾವುದೋ ಒಂದು ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಇವುಗಳನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ರೂಪಿಸುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಜಾತಿಗಳು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಕಲುಷಿತವಾಗಿರುವ ನೀರಿನ ಗಡಸುತನವನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತೇವೆ. ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಮತ್ತು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನ ಕೆಲವು ಲೋಹದ ಸಂಕೀರ್ಣ ಅಥವಾ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಕೀರ್ಣ ಪ್ರಭೇದಗಳು ಇದರ ಲಭ್ಯತೆಯಿಂದಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ , ಇದು ಅನುರೂಪತೆಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡಬಹುದು ಪ್ರಮಾಣಿತ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಪ್ರಮಾಣಿತ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಅಳೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಆ ನೀರಿನ ಮಾದರಿಯಲ್ಲಿ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಇರುವ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ನಾವು ಪರಿಮಾಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ನಿರ್ಧರಿಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅಯಾನಿಕ್ ಆಗಿದೆ, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಅದು ಕರಗಬಲ್ಲದು. ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಟೈಟರೇಶನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನಿಮ್ಮ ಟೈಟರೇಶನ್‌ನಂತಹ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಟೈಟರೇಶನ್‌ಗಳಂತಹ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಹುಟ್ಟುಹಾಕಲು ನಾವು ಇದನ್ನು ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್‌ಮೆಟ್ರಿಕ್ ಪ್ರಕಾರದ ಪುನರಾವರ್ತನೆಗಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಮೆಟ್ರಿಕ್ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಟೈಟರೇಶನ್‌ಗಳಂತೆ ನಾವು ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಟೈಟರೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು , ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಪ್ರಮಾಣಿತ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ. m ನ ಈ ದ್ರಾವಣದ ಈ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು 10 ರ ವೇಳೆಗೆ ನಾವು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಇರುವ ಈ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂನ ಅಜ್ಞಾತ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು, ಇದರಿಂದಾಗಿ ಇವುಗಳಿಗೆ ಉತ್ತಮ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮಾಹಿತಿಯು ಮಾಡಬಹುದು ನಾವು ಏನನ್ನಾದರೂ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಕೆಲವು ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಅಂದರೆ ಸೀಸವು ನಮಗೆ ಒಳ್ಳೆಯದಲ್ಲ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ವಿಸ್ತರಿಸಲಾಗುವುದು d ಒಂದು ವಿಷವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾರಾದರೂ ಸೀಸದ ವಿಷದ ಕಾರಣದಿಂದ ಪ್ರಭಾವಿತರಾಗಿದ್ದರೆ ಅವನ ಅಥವಾ ಅವಳ ದೇಹದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯ ಅರ್ಥವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಅದು ದೇಹಕ್ಕೆ ಹೋಗಿ ಬಂಧಿಸಬಹುದು. ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಭೇದವು ನಿಮ್ಮ ಮೂತ್ರದ ಮೂಲಕ ನಿಮ್ಮ ದೇಹದಿಂದ ಹೊರತೆಗೆಯಬಹುದು ಅಂದರೆ ಸೀಸದ ವಿಷ ಅಥವಾ ಸೀಸದ ಮಾಲಿನ್ಯವನ್ನು ತಪ್ಪಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಡ್ಟಾದ ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಅನ್ವಯದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಎಡ್ಟಾದ ಕೆಲವು ಔಷಧೀಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ನಾವು ಟೂತ್‌ಪೇಸ್ಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಬಳಸುವ ಪ್ರತಿ ದಿನವೂ ಸಹ ಇದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಎಡ್ಟಾವನ್ನು ಲೋಹದ ಎಡ್ಟಾ ಸಂಕೀರ್ಣ ಎಂದು ಬರೆದರೆ ಈ ಚೆಲೇಷನ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಏನನ್ನಾದರೂ ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಸ್ಟೊಚಿಯೋಮೆಟ್ರಿಯು ಸರಳವಾಗಿ ಒಂದಾಗಿದೆ, ನಾವು ಈಗ ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಇದನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ಎಡ್ಟಾ ರೂಪಿಸುವಾಗ ಇದು ಸರಿಯಲ್ಲ ಇದು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಆಗಿರಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಇದೆ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಮೈನಸ್ ಬ್ಯಾಲೆನ್ಸ್ ಆಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಏನಾಗಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ t ನೀವು ಒಂದು ಬದಿಯಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಎರಡು ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದು ಒಂದು ಜಾತಿಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮೀಕರಿಸಿದ ಜಾತಿಯಾಗಿ ಅಥವಾ ಆರು ನೀರಿನ

ಅಣುಗಳು ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಂಧಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿರುವಲ್ಲಿ ಇದು ಸಂಕೀರ್ಣ ಜಾತಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಕ್ಸಾ ಎಕ್ಕೋ ಮೆಟಲ್ ಅಯಾನ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಷಡ್ಭುಜಾಕೃತಿಯಾಗಿದೆ ದ್ವಿಮುಖ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಪ್ರಭೇದಗಳು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಜಾತಿಯಾಗಿದ್ದು, ಇದು ಅಡ್ಡಾ ಮತ್ತು ಬಲಭಾಗದೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತದೆ, ನಾವು ಮೂಲತಃ ಏಳು ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಆರು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳದಿಂದ ಅಥವಾ ಲೋಹದ ಅಯಾನಿನ ಸಮನ್ವಯ ಪರಿಸರದಿಂದ ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ. ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯಲ್ಲಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ ದೃಷ್ಟಿಕೋನದಿಂದ ಉಚಿತ ಶಕ್ತಿಯ ಲಾಭಕ್ಕಾಗಿ ಶಕ್ತಿಯ ಲಾಭ ಇರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಡೆಲ್ಟಾಗಳ ಪ್ರಮಾಣವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಂಟ್ರೊಪಿ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಏರುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎಡದಿಂದ ಬಲಕ್ಕೆ ಏಕೆ ಚಲಿಸುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದು ಎಡ್ಟಾ ಸಮನ್ವಯಕ್ಕೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಪ್ರೇರಕ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಇದನ್ನು ಏಕೆ ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂಬ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಹುಟ್ಟುಹಾಕಿದೆ ಚೆಲೇಶನ್ ಥೆರಪಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಚೆಲೇಶನ್ ಥೆರಪಿಯು ಸೀಸದ 2 ಪ್ಲಸ್ ಪಾದರಸದಂತೆ ಸೀಸವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಂನಲ್ಲಿ ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ 2 ಪ್ಲಸ್ ಇದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಪಾದರಸವು ಅಷ್ಟಾಡ್ರುಲ್ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್‌ಗೆ ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿಲ್ಲದಿದ್ದರೂ ಸಹ ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್‌ಗೆ ಅಷ್ಟಾಗಿ ನಿಜವಲ್ಲ ಆದರೆ ಲಿಗಂಡ್ ನಮ್ಮನ್ನು ಬಲವಂತಪಡಿಸಿದರೆ ಒಂದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಸ್ಟೊಚಿಯೋಮೆಟ್ರಿಯು ಒಬ್ಬರಿಗೆ ಮಾತ್ರ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹವು ಯಾವುದೇ ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲಿಗಂಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುವ ಇನ್ನೊಂದು ಆಯ್ಕೆಯು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದು ಲಿಗಂಡ್‌ನೊಳಗೆ ಸಿಕ್ಕಿಹಾಕಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಇದು ಪಾದರಸ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್‌ನ ಸುತ್ತಲೂ ಉತ್ತಮ ಬಂಧಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸದ ಆರು ದಾನಿ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅದು ಒಳಗೆ ಸಿಕ್ಕಿಹಾಕಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒಂದರ ಸ್ಟೊಚಿಯೋಮೆಟ್ರಿ ಕೂಡ ಒಂದು. ಈ ಎರಡು ಜಾತಿಗಳಿಗೆ ಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೀಸದಂತೆಯೇ ಇದು ಸಹ ತಪ್ಪು ಇದು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೀಸಕ್ಕೆ ನಾನು ಈಗ ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸಿರುವುದು ಸಹ ಅನುಗುಣವಾದ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೀಸವು ವಿಷಕಾರಿಯಾಗಿದೆ ನಮ್ಮ ದೇಹಕ್ಕೆ ನಮ್ಮ ಜೀವಕೋಶವನ್ನು ನಾಶಪಡಿಸುವ ಸೆಲ್ಯುಲಾರ್ ನಾಶವಾಗಬಹುದು ಆದರೆ ಇದು ತುಂಬಾ ವಿಷಕಾರಿಯಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ದೇಹವು ಯಾವುದೇ ತೊಂದರೆಯಿಲ್ಲದೆ ದೇಹದಿಂದ ಹೊರಹಾಕಲ್ಪಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ ಟೂತ್‌ಪೇಸ್ಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಇದ್ದರೆ ಅದು ಸಹ ಸಹಾಯಕವಾಗಿದೆ ಕೆಲವು ಪ್ರಮಾಣದ ಸೀಸ ಅಥವಾ ಪಾದರಸ ಅಥವಾ ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್‌ನಂತಹ ಯಾವುದೇ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ನಮ್ಮ ದೇಹದಲ್ಲಿದೆ , ಅದನ್ನು ಚೆನ್ನಾಗಿ ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದರಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಜಾತಿಗಳು ಮತ್ತು ಬಟ್ಟೆ ಇಳಿಸುವ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಶುದ್ಧತ್ವಕ್ಕೆ ಹೆಸರುವಾಸಿಯಾಗಿದೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಚಿಕಿತ್ಸಕ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮಾತನಾಡಬಹುದಾದ ಮುಂದಿನ ಅಂಶವೆಂದರೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಲಿಗಂಡ್‌ನಿಂದ ಲೋಹಕ್ಕೆ ಅಥವಾ ಲೋಹದ ಅಯಾನಿಗೆ ಒದಗಿಸಲಾದ ದಾನಿ ಪರಮಾಣುಗಳು ನೇರವಾಗಿ ಬಂಧಿತವಾಗಿವೆ .
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಗಳಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎರಡರ ವಿಶಿಷ್ಟ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೆಲವು ವಿಷಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೇವೆ y ನಾವು ಎರಡು ಆಗಿರುವ ಒಂದರ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದೇ ಎಂದು ನಾವು ನಮ್ಮನ್ನು ಕೇಳುತ್ತಿಲ್ಲ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಏನನ್ನಾದರೂ ಪಡೆಯಬಹುದಾದರೆ ನಾವು ಯಾವುದಾದರೂ ಒಂದರ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದೇ ಎಂದರೆ ನಾವು ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದು n ಜೊತೆಗೆ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲೋಹದ ಲಿಗಂಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಒಂದು ಸಂವಾದವನ್ನು ತೋರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಅಲ್ಲಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಮಧ್ಯದ ಕಬ್ಬಿಣವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸಿಕ್ಕಿಬಿದ್ದಿದೆ ಎಂದರ್ಥ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಲು ಯಾವುದೇ ದಾನಿ ಗುಂಪುಗಳು ಲಭ್ಯವಿಲ್ಲ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲತಃ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಮಾತ್ರ ಸಿಕ್ಕಿಬಿದ್ದಿದೆ ಆದರೆ ಬೇರೆ ಯಾವುದೇ ಸಮನ್ವಯ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಬೃಹತ್ ಚಡಿಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಯಾವುದೇ ಬಂಧವನ್ನು ತೋರಿಸದ ಬೃಹತ್ ಹೈಡ್ರೋಫೋಬಿಕ್ ಪರಿಸರವು ಲೋಹದ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿದೆ ನಂತರ ಕೇವಲ ಒಂದು ಬಿಂದು ಲಗತ್ತು ಲಭ್ಯವಿದ್ದರೆ ಕೆಲವು ಸಣ್ಣ ಗುಂಪುಗಳು ಬಂದು ಲೋಹ ಮತ್ತು ಕೇಂದ್ರದೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹನ ನಡೆಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಅದು m ಅಲ್ಲ ಉಚ್ ರಿಯಾಲಿಟಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಮ್ಮ ವಿಷಯವನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ರಿಯಾಲಿಟಿ ಎರಡು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯಿಂದ ಇದೆ ಅಂದರೆ ಅಲ್ಲಿ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು ಇವೆ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಉತ್ತಮ ವಾಸ್ತವತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ 2 ವಿಷಯವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿದೆ 1 ರ ಚಾರ್ಜ್ ಹೊಂದಿರುವ ಚದರ ಬ್ರಾಕೆಟ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾವು agn h 3 ಸಂಪೂರ್ಣ 2 ಅನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು , ಅಂದರೆ ಬೆಳ್ಳಿಯು ಮೊನೊವೆಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಭೇದವು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನಿನ ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ಗುರುತಿಸುವಿಕೆಗಾಗಿ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಅಮೋನಿಯಾದಲ್ಲಿ ಕರಗುವ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಬಿಳಿ ಅವಕ್ಷೇಪದೊಂದಿಗೆ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವ ಮೂಲಕ ಅವಕ್ಷೇಪಿಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುವ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಮೋನಿಯಾದಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ , ಅಂದರೆ ನಾವು ಮಾಡುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಯಾವ ಜಾತಿಗಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕುರಿತು ನಮ್ಮ ಎಲ್ಲಾ ಚರ್ಚೆಗಳು ಅದೇ ರೀತಿ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಮ್ಮ ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹಿಸುತ್ತದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಮೋನಿಯಾ ಸಂಕೀರ್ಣಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಚಾಲಕ ಶಕ್ತಿ i ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಸರಳವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಘನದ ಬದಲಿಗೆ ಆಗ್ನ ಬಂಧದ ರಚನೆಯು ಮಧ್ಯಮದಿಂದ ಹೊರಬರುವ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ, ಇದು ಯಾವುದೇ ಬೆಳ್ಳಿಯ ವಸ್ತುವನ್ನು ಹೋಲುತ್ತದೆ, ನಾವು ಈ ಎಲ್ಲ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಏಕೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದರ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಬೆಳ್ಳಿಯು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬೆಳ್ಳಿಯ ಗುರುತಿಸುವಿಕೆ ಬಹಳ

ಮುಖ್ಯ ಮತ್ತು ಬೆಳ್ಳಿಯು ನಮಗೆ ಕೆಲವು ಇತರ ಕಾರಕಗಳಿಗೆ ಏನನ್ನಾದರೂ ಪಡೆಯಬಹುದೇ ಎಂದು ಬೆಳ್ಳಿಯು ನಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಳ್ಳಿ ಆಧಾರಿತ ಕಾರಕಗಳು ಸಹ ನಾವು ಕೆಲವು ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಅಥವಾ ಸಾವಯವ ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ನಾವು ಸಹಿಷ್ಣು ಕಾರಕದ ತಯಾರಿಕೆಯನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಹಿಷ್ಣು ಕಾರಕವು ಬೆಳ್ಳಿಯನ್ನು ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ನಂತೆ ಬೆಳ್ಳಿಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಆ ಟಾಲರೆನ್ಸ್ ಕಾರಕದ ತಯಾರಿಕೆಯು ಸಹ ಸಹಾಯಕವಾಗಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಮಯ ನಾವು ಟಾಲರೆನ್ಸ್ ಕಾರಕ ಮತ್ತು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ. ಸಹಿಷ್ಣುತೆ ಕಾರಕಕ್ಕಾಗಿ ನಾವು ಹೆಸರಿನಿಂದ ಇದನ್ನು ಅಮೋನಿಯಾ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ದ್ರಾವಣ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಅರ್ಥವೇನು ಅಮೋನಿಯಾಕಲ್ ಎಸ್ ಇಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ನಾವು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಎಂದರೆ ನಾವು ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ನ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಅತ್ಯಂತ ದುರ್ಬಲವಾದ ದ್ರಾವಣದೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಸಿಲ್ವರ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಮಳೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮಾಧ್ಯಮವು ಉಪಸ್ಥಿತಿ ಅಥವಾ ನೋಟದಿಂದಾಗಿ ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿ ಕ್ಷಾರೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಸಿಲ್ವರ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಅಮೋನಿಯಾದಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೋನಿಯಾ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಮುಂದೆ ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ag nh 3 ಹೋಲ್ 2 ಇದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳ ಹೊರಗೆ ಇದ್ದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಕೀರ್ಣ ತುಣುಕುಗಳು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಸಮತೋಲಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಅಮೋನಿಯಾ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ದ್ರಾವಣವು ನಿಮ್ಮ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್‌ನಿಂದ ಪಡೆದ ಇತರ ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಮಾದರಿಗೆ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದಾದ ಸಹಿಷ್ಣು ಕಾರಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಭೇದವು ತಕ್ಷಣವೇ ಅದು ಅನುಗುಣವಾದದ್ದನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ. ಎರಡು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಏಕೆಂದರೆ ಬೆಳ್ಳಿ ಅಯಾನು ಕೇಂದ್ರವು ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಕೇವಲ ಎರಡು ಬಂಧಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಒಂದು ಎಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಾಂಡ್ ಕೋನವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ರೇಖೀಯವಾಗಿದೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಾಗಿ ನಾವು cu cl2 ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು , ತಾಮ್ರವು ಬೆಳ್ಳಿಯಂತಹ ಕ್ಯೂ ಪ್ರಾಸ್ಪೇಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಇದ್ದರೆ ತಾಮ್ರ ಬೆಳ್ಳಿ ಪಾದರಸ ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ವಿಶಿಷ್ಟ ತ್ರಿಕೋನ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. ತಾಮ್ರವು ದ್ವಿಗುಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸ್ಥಿತಿಯು ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಮತ್ತು ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಆಹ್ ಇತರ ಗುಂಪುಗಳು ಸಹ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದ ನಂತರ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಸ್ಥಿತಿಯ ಮೂಲಕ ಕಪ್ರಸ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕೂಡ ನಮ್ಮ ಬೆಳ್ಳಿಯಂತೆಯೇ ಇದೆ ಅಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಆಹ್ ತಾಮ್ರದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ನೀವು ಎರಡು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳ ರೇಖೀಯ ಜೋಡಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅದು ನಮ್ಮ ಬೆಳ್ಳಿ ಬೆಳ್ಳಿ ಸಿಲ್ವರ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ನಿಜವಲ್ಲ ಆದರೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಮೈನಸ್‌ಗೆ agcl ಅನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ಅಷ್ಟು ಸುಲಭವಲ್ಲ ಈ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಉತ್ತಮ ಲಿಗಂಡ್ ಸೈನೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು ಏಕೆಂದರೆ ಸೈನೈಡ್‌ಗಳು ಅದರಿಂದ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಮರುಪಡೆಯಲು ಉತ್ತಮ ಸಂಸ್ಕರಣಾ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ತಾಮ್ರಕ್ಕಾಗಿ ಬೆಳ್ಳಿಯ ಅದಿರುಗಳು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಜಾತಿಯು ಅನುಗುಣವಾದ ಜಾತಿಗಳು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಬದಲಿಗೆ ನಾವು ಸೈನೈಡ್ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದಾದರೆ ಅದು ಕ್ಯೂ ಸಿಎನ್ ಸಂಪೂರ್ಣ ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲತಃ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡು ಮತ್ತು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಮೂರು ಸಹ ತುಂಬಾ ಸಾಮಾನ್ಯವಲ್ಲ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಇಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ಮೂರು ಅಂಕಗಳು ಲಭ್ಯವಿದ್ದರೆ, ಅಂದರೆ ಆಕಾರದ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಅಥವಾ ನಿಯಮಿತ ತ್ರಿಕೋನ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ನಾವು ಮೂರು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು . ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ನಾಲ್ಕು ತಕ್ಷಣವೇ ನಮ್ಮ ಮನಸ್ಸಿನಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನಾವು ನಾಲ್ಕರ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರದ ಸುತ್ತಲೂ ನಾಲ್ಕು ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಇರಿಸಿದರೆ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಜೋಡಣೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಅನುಗುಣವಾದ ಚದರ ಸಮತಲವಾಗಿದೆ d8 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ಅಂದರೆ ನಾವು ni ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಬೈವೆಲೆಂಟ್ ನಿಕಲ್ ಬೈವೆಲೆಂಟ್ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಮತ್ತು b ನ ಟ್ರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಐವಲೆಂಟ್ ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಡಿ8 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್‌ನ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿವೆ, ಅವುಗಳು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಇತರ ಪರ್ಯಾಯ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಾನ್ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ದೊಡ್ಡ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಎರಡು ಸಂಕೀರ್ಣಗಳಿವೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. ಕೋಬಾಲ್ಟ್ 3 ಅನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಟ್ರೀ ಆಗಿ ಪಡೆದಾಗ ಅದನ್ನು ಆಕ್ಟಾಹೆಡ್ರಲ್ ರೇಖಾಗಣಿತದಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಅಧಿಕವಾಗಿರುವಾಗ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಆದರೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆ ಕಡಿಮೆಯಿದ್ದರೆ ಅದು ಪ್ಲಸ್ 2 ಅನ್ನು ನಾವು ನಿರ್ಬಂಧಿಸಬಹುದು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಕಲ್ ಸೊನ್ನೆಯ ಟೆಟ್ರಾ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಜಾತಿಯ ಬಗ್ಗೆ ನಮಗೆ ಈಗಾಗಲೇ ತಿಳಿದಿರುವ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಚತುರ್ಭುಜದ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ಚೌಕಾಕಾರದ ಸಮತಲ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲತಃ ರೇಖಾಗಣಿತವನ್ನು ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಹೈಬ್ರಿಡೈಸೇಶನ್ ಯೋಜನೆ ಅನುಗುಣವಾದ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಬಾಂಡ್ ರಚನೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನೋಡಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟತೆಯನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದಾಗ ನಿಮ್ಮ ಚೌಕಾಕಾರದ ಸಮತಲ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ AR ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಒಲವು ತೋರುತ್ತದೆ ನಂತರ ನಾವು ಈ ವಿಷಯವನ್ನು ಟೆಟ್ರಾ ಕೇಸ್ ಎಂದು ಬರೆಯುವ ಬದಲು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಬರೆದರೆ ಬಿ ಒತ್ತಡ ಮತ್ತು ಟೆಟ್ರಾ ಕೀಗಳನ್ನು ನಾವು ಬಳಸುತ್ತಿರುವ ನಾಮಕರಣವು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುತ್ತದೆ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಬ್ರಿಜ್ ಎಂದು ಕರೆಯುವ ಎರಡು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ನಾವು ಹೆಸರಿಸಿದ್ದರೆ ನಾವು ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್ ಪ್ರಕಾರದ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಎಥೆರಿಯಮ್ ಡೈಮಂಡ್ ಎಥಿಲೆನೆಡಿಯಮೈನ್ನ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತ ಝುನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೈಯಟ್ ಪದವು ಈಗಾಗಲೇ ಆ ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಹೆಸರಿನಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಖ್ಯೆ ಯಾವಾಗ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರದ ಸುತ್ತಲೂ ಇರುವ ಅಂತಹ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್ ಹೆಚ್ಚು ಅಂದರೆ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್ ಭಾಗಗಳಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಅದನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲೋಹದ ಅಯಾನಿನ ಬೇಸ್ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮಂಡ್ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಂತಹ ಮೂರು ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಆ ನೆಲೆಯನ್ನು ತರುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಈಗ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ, ನಾವು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಟ್ರೈಸ್ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಮೂರು ಅನ್ನು ಹೊಂದಲು ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಅದು ಮರಗಳ ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರರ್ಥ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಎರಡು ಲಿಗಂಡ್ ಮೂರು ಮರಗಳಿವೆ ನಾವು ಮೂರು ಲಿಗಂಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಟೆಟ್ರಾ ಕೇಸ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ಆ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳ ನಾಲ್ಕು ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ತಕ್ಷಣವೇ ನಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಟೆಟ್ರಾ ಕೀಗಳು ಟ್ರೈಫಿನೈಲ್ ಫಾಸ್ಫೈನ್ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಂಡರೆ ನಾವು ತುಂಬಾ ಜಾಗರೂಕರಾಗಿರಬೇಕು. ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯ ಬಗ್ಗೆ, ಇದು ಕಾಣೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಲಾಗಿಲ್ಲ ಎಂದರೆ ನೀವು ಅಲ್ಲಿ ಯಾವ ರೀತಿಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಹೇಗೆ ಗುರುತಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಸ್ವರೂಪ ಏನು ಟ್ರಿಫೆನೈಲ್ ಫಾಸ್ಫೈನ್ ಏನೆಂದು ನೀವು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಟ್ರಿಫಿನೈಲ್ ಫಾಸ್ಫೈನ್ pph3 ಆದರೆ ಅದು ಅಮೋನಿಯಾದಂತಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯಾ ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಅಂಟಿಕೊಂಡಿರುತ್ತದೆ, ಹಾಗೆಯೇ ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಇದ್ದರೆ ಫಾಸ್ಫೈನ್ ಫಾಸ್ಫೈನ್‌ನ ಅನಲಾಗ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ . ಈ ph ಬಂಧದ ಬದಲಿಗೆ ನಾವು ಈಗ ph ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ p ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ p ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧವು ಕೆಲವು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಇದು ಉತ್ತಮ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿದೆ ಇಫುಲ್ ಲಿಗಾಂಡ್ ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಮೊನೊಡೆಂಟೇಟ್ ಲಿಗಂಡ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಇವುಗಳನ್ನು ನಾಲ್ಕು ಸಂಖ್ಯೆಗಳಾಗಿ ಸುತ್ತುವರೆದರೆ, ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ಸ್ ಟ್ರಿಫಿನೈಲ್ ಫಾಸ್ಫೈನ್ ಇದ್ದರೆ, ಅಮೋನಿಯದಂತಹ ಟ್ರಿಫಿನೈಲ್ಫಾಸ್ಫೈನ್‌ನಿಂದ ಯಾವುದೇ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆ ಸಂಕೀರ್ಣವು ತಟಸ್ಥವಾಗಿದ್ದರೆ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಇರಬೇಕು ಶೂನ್ಯ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಕಲ್ ಶೂನ್ಯ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ನಮ್ಮ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಬಾಂಧವ್ಯದಂತೆಯೇ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಾಂಧವ್ಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಕೂಡ ಕೆಲವು ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಸೊನ್ನೆಯು ನಿಮಗೆ ಟೆಟ್ರಾಚೇಸ್ ಟ್ರಿಫಿನೈಲ್ ಫಾಸ್ಫೈನ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡಲು ಫಿನೈಲ್ ಫಾಸ್ಫೈನ್ ಅನ್ನು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಲು ಕೆಲವು ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಆಗಿದೆ ಪೆಟ್ರಿ ಖಾದ್ಯದಲ್ಲಿ ಸುಂದರವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನಾವು ಇದನ್ನು ಪೆಟ್ರಿ ಡಿಶ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಇದು ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಮಾದರಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ತುಂಬಾ ಸುಂದರವಾದ ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಣ್ಣವು ನಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಂನ ಟ್ರಿಫಿನೈಲ್ಫಾಸ್ಫೈನ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ. ಅಂತಹ ನಾಲ್ಕು ಟ್ರೈಫಿನೈಲ್ಫಾಸ್ಫೈನ್‌ಗಳು ಇದಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕೈಗಾರಿಕಾ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಇದು ಕೆಲವು ಉತ್ತಮ ಪಾತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಕೆಲವು ವೇಗವರ್ಧಕ ಪಾತ್ರ ಮತ್ತು ಅದೇ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ನೀವು ಅದೇ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ, ನಾವು ಈ ಟ್ರೈಫಿನೈಲ್ಫಾಸ್ಫೈನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ, ಅವುಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಕೆಲವು ಪ್ರಮಾಣದ ಛತ್ರಿಗಳಾಗಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾಲ್ಕು ಟ್ರೈಫಿನೈಲ್ ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಘಟಕದ ಜೋಡಣೆಯೊಳಗೆ ಸೇರಿಕೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಇವುಗಳು ಅದು ಮೂರು ಪಟ್ಟು ಸಮ್ಮಿತಿಯಾಗಿದ್ದು ಅದು ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಒಂದು ಛತ್ರಿ ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಎರಡನೇ ಛತ್ರಿ ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಮೂರನೇ ಛತ್ರಿ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕನೆಯದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೂಲತಃ ನಾಲ್ಕು ಛತ್ರಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಅದು ಮೂಲತಃ ಒಳಗೆ ಸಿಕ್ಕಿಹಾಕಿಕೊಂಡಿದೆ ಮೂರು ಫಿನೈಲ್ ಉಂಗುರಗಳ ಪ್ರತಿ ಟ್ರಿಫಿನೈಲ್ಫಾಸ್ಫೈನ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ನಿಕಲ್ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿದೆ, ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಉತ್ತಮವಾದ ಸಾವಯವ ಭಾಗದೊಳಗೆ ಸೇರಿಕೊಂಡಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ರಂಜಕದ ಮೂಲಕ ಸಂಪರ್ಕ ಹೊಂದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಾಲ್ಕರ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಇನ್ನೊಂದು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ ಚದರ ಸಮತಲ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಸಂವಾದಿಯಾಗಿ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಅದು ತುಂಬಾ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ nibr ಎರಡು pp ಆಗಿರುವ g ಸಂಯುಕ್ತವು ಮೂರು ರಂಧ್ರ ಎರಡು ಇದು ಬಹಳ ಉತ್ತಮವಾದ ವೇಗವರ್ಧಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಈ ವಿಜ್ಞಾನಿ ವಾಲ್ಟರ್ ಮರುಪಾವತಿಗಾಗಿ ಅಲ್ಕಿನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ಅಕ್ರಿಲಿಕ್ ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತಾರೆ, ಇದು ಇದಕ್ಕೆ ತುಂಬಾ ಒಳ್ಳೆಯದು ಆದರೆ ಮತ್ತೆ ಹಾಗೆ. ನಮ್ಮ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಕೇಂದ್ರವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಒಂದು ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದ್ದು, ಅಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಎರಡು ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಕೇಂದ್ರಗಳು ಇವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಮೊದಲ ಪೆನ್ನುಗಳು ಮತ್ತು ಅವು ಸಮತಲ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಎರಡನ್ನು ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಗುಂಪುಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮತಲ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಆದರೆ ಈ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಇದನ್ನು ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ನಿಂದ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ತಂದರೆ ನಾವು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್ ನಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅದು ಸ್ಪಿನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಪಿನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಏನೂ ಇಲ್ಲ ಎರಡು ಜೋಡಿಯಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಗುಣಾಕಾರವು ಅನುಗುಣವಾದ ಬಂಡವಾಳದ ಮೌಲ್ಯವು ಒಂದು ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಆ ಸ್ಪಿನ್ ಸ್ಥಿತಿಯ ಅನುಗುಣವಾದ ಗುಣಾಕಾರವು ಎರಡು ಬಾರಿ s ಪ್ಲಸ್ 1 ವೈ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ch 3 ಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ 2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಸಮ್ ಇದು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಅಣು ಎಂದು ಗುರುತಿಸಲು ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಂಗೆ ಅದು ಚೌಕಾಕಾರದ ಸಮತಲ ವರ್ಧನೆಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ವ್ಯತಿರಿಕ್ತ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಒಂದು ನಿಕಲ್ ಸುತ್ತಲಿನ ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಸುತ್ತಲಿನ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಗಾತ್ರವು ಮೂಲತಃ ನಿರ್ದೇಶಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ರಂಜಕಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಂಧವು ಸಹ ನೀವು ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವಿರಿ ಎಂದು ನಿರ್ದೇಶಿಸುತ್ತದೆ. ಸಮತೋಲನ ಬಂಧ ಸಿದ್ಧಾಂತ ಮತ್ತು ಸ್ಪಟಿಕ ಕ್ಷೇತ್ರದ ಸಿದ್ಧಾಂತದ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಬಂಧದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ನೀವು ಕೆಲವು ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕ ಸಮರ್ಥನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ಆದರೆ ಈಗ ನೀವು ಅದನ್ನು ಪ್ರಯೋಗಾತ್ಮಕ ರಿಯಾಲಿಟಿ ಎಂದು ಯೋಚಿಸಬಹುದು ನೀವು ಮಾಡಿದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಉತ್ಪನ್ನದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಇದು ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಆಕಾರದಲ್ಲಿ ಆಕಾರದಲ್ಲಿ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಚದರ ಸಮತಲ ಆಕಾರದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಮುಂದಿನದು ನಿಮ್ಮ ಪೆಂಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನ್‌ನ ಉತ್ತಮವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದ್ದು, ಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್‌ನಿಂದ ಮಾತ್ರ ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಒಂದು ಸಂಘಟಿತವಾದದ್ದು , ನಾವು ಹೊರತೆಗೆಯುತ್ತಿರುವ vo ದ ವಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅಥವಾ ಬೋ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಭಾಗದ ಸ್ಥಿರತೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಭಾಗವು ನೀವು ಹೊಂದಿರುವುದನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನ್ ಗುಂಪಿನ ಆ ಡಬಲ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಬಂಧದಿಂದ ಬರುವ ಒಂದು ಚದರ ಬೇಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಡಬಲ್ ಆಮ್ಲಜನಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನ್ ಗುಂಪಿನ ಇನ್ನೊಂದು ತುದಿಯಾಗಿದೆ, ಇದು ಬೈಡೆನೇಟ್ ಅಥವಾ ಲಿಗಂಡ್ ಇನ್ನೊಂದು ಬೈಡೆನೇಟ್ ಓ ಆಗಿದೆ ಲಿಗಾಂಡ್ ಚದರ ಸಮತಲವನ್ನು ಪೂರೈಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಚೌಕದ ಸಮತಲವು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಚದರ ಸಮತಲವಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ವೆನಾಡಿಯಮ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಚೌಕದ ಸಮತಲಕ್ಕಿಂತ ಅನುಗುಣವಾದ ವೆನಾಡಿಯಮ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಮೇಲಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವನಾಡಿಯಮ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನ ಕಡೆಗೆ ಈ ಬಾಳೆಹಣ್ಣು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟಕ್ಕಿಂತ ಸ್ವಲ್ಪ ಮೇಲಿರುತ್ತದೆ. ಎರಡು ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನ್ ಭಾಗದ ನಾಲ್ಕು ಆಮ್ಲಜನಕದ ನಡುವೆ ರೂಪುಗೊಂಡ ಚದರ ಬೇಸ್ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ದೃಷ್ಟಿಕೋನದಿಂದ ನಾವು ಆರ್ ಮಾಡಬಹುದು ವನಾಡಿಯಮ್ ಪೆಂಟಾಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನೇರವಾಗಿ ವರ್ತಿಸಿ ಮತ್ತು ವೆನಾಡಿಯಮ್ ಪೆಂಟಾಕ್ಸೈಡ್ ಮೂಲತಃ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನ್‌ನ ವನಾಡಿಯಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕೃತ ರೂಪದೊಂದಿಗೆ ಹಲವಾರು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳ ನಿರ್ಮೂಲನೆಯೊಂದಿಗೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕೆಲವು ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಿದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಬುದ್ಧಿವಂತಿಕೆಯು ಇದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವು ಇದನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹದ ಸಂಕೀರ್ಣವೆಂದು ತಿಳಿಯುವ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ವೇಗವರ್ಧಕವಾಗಿ ಅದರ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಸಹ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ v 2 o 5 ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತಯಾರಿಸುವ ನಿಮ್ಮ ಸಂಪರ್ಕ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಇದು ಅಗತ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವೆನಾಡಿಯಮ್ ತುಂಬಾ ಲೋಹದ ಅಯಾನಿನ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಉತ್ತಮ ವೇಗವರ್ಧಕ ಸೈಟ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ವನಾಡಿಯಮ್ ಕೇಂದ್ರದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಹ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ಒಂದು ಲಿಗಂಡ್‌ಗೆ ಬಂಧಿಸುವ ಮೂಲಕ ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಅದು ನಿಮ್ಮ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್‌ನಂತೆ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನ್ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿರುವ ಬೈಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತೀರಿ. ಇದು ಟೆಟ್ರಾವಲೆಂಟ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಟೆಟ್ರಾವಲೆಂಟ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯು ಸಂಯೋಜನೆಯಲ್ಲಿ ಅಲೈಲಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ವಿಶಿಷ್ಟ ಎಪಾಕ್ಸಿಡೇಶನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಕೆಲವು ತೃತೀಯ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಹೈಡ್ರೊ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಜೊತೆಗೆ ಈ ಹೈಡ್ರೊ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಕೆಲವು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿಸಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕೆಲವು ಅಲೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲೈಲಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲೈಲಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಅಲೈಲಿಕ್ ಅಮೈನ್‌ನಂತೆ ಇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಪಾಕ್ಸಿಡೇಶನ್‌ಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್ ರಚನೆಗೆ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಪೂರೈಸುವ ಸಾವಯವ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಮೂಲವಾಗಿರುವ ತೃತೀಯ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಹೈಡ್ರೋ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲೋಹದ ಅಯಾನಿಗೆ ಐದು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ವೇಗವರ್ಧಕವಾಗಿ ಅದರ ಅನ್ವಯದ ಕೇಂದ್ರವು ವೆನಾಡಿಯಮ್ ಸರಿ ಧನ್ಯವಾದಗಳು ತುಂಬಾ ನೀವು

Prutor@IITK