ಎಲ್ಲರಿಗೂ ಶುಭ ಮಧ್ಯಾಹ್ನ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂದು ನಾವು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಕುರಿತು ನಮ್ಮ ಮೂರನೇ ತರಗತಿಯನ್ನು ಮುಂದುವರಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಪ್ರಮುಖವಾದ ವಿಷಯದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಎಲ್ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಕೇಂದ್ರ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಅಥವಾ ಲೋಹದ ಪರಮಾಣು ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ಗುಂಪುಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಪ್ಲೇನ್ ತುಂಡು ಕಾಗದದ ಮೇಲೆ ಅಥವಾ ಕಪ್ಪು ಹಲಗೆಯ ಮೇಲೆ ಬರೆದಾಗ ನಾವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ತ್ವರಿತವಾಗಿ ಬೋರ್ಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ದೃಶ್ಯೀಕರಣ ವಿಷಯವು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಮೂರು ಆಯಾಮದ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಆರರ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಈ ಅಷ್ಟಮುಖ ರಚನೆಯನ್ನು ಚೆನ್ನಾಗಿ ಬರೆದರೆ ನಾವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಚದರ ಸಮತಲವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಮ್ಮ ಹಿಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೇಗೆ ಮಾಡಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಈ ಎರಡು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು ಅಮೋನಿಯಾ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಎರಡು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಗುಂಪುಗಳು ಅಥವಾ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳು ಎಂದು ಹೇಳಲು ಸಿ ಸ್ಪ್ಲಾಟೈನ್‌ಗೆ ನಾಲ್ಕು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಸರಳವಾದ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಚದರ ಸಮತಲವನ್ನು ಆಧರಿಸಿ ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ನಾವು ಚಲಿಸುವಾಗ ಎಲ್ಲಾ ನಾಲ್ಕು ಕೋನಗಳಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಥೀಟಾ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಹುಟ್ಟುಹಾಕುತ್ತದೆ, ಅದು ನಾವು ಚಲಿಸುವಾಗ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯ ನಾಲ್ಕು ಎರಡು ಜಾತಿಗಳ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಆರು ನಾವು ಏನು ಮಾಡಬಹುದು ನಾವು ಎರಡು ಇತರ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಈ ಸಮತಲದ ಮೇಲೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದನ್ನು ಈ ಸಮತಲದ ಕೆಳಗೆ ತರುತ್ತೇವೆ, ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಹಿಮೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಅಥವಾ ಮಯೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಬಗ್ಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ತುಂಬಾ ನಿಜ. ನಮ್ಮ ರಕ್ತದಲ್ಲಿ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಜೈವಿಕ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿ ಕೂಡ ನಾವು ಅದೇ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ, ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಂಡ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕಬ್ಬಿಣವು ನಾಲ್ಕು ಸಾರಜನಕ ದಾನಿ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸುತ್ತಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಎರಡು ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ಎರಡು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯ ಲಿಗಂಡ್ ಮತ್ತು ಲಿಗಂಡ್‌ನಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಸಾರಜನಕಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ. ಇದು ಪೋರ್ಫಿರಿನ್ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿರುವ ಬಹಳ ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಲಿಗಂಡ್ ಮತ್ತು ಈ ಪೋರ್ಫಿರಿನ್ ಲಿಗಂಡ್ ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಸಾರಜನಕದ ಮೂಲಕ ಕೆಲವು ಸಮನ್ವಯವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ ನಮ್ಮ ಗ್ಲೋಬಿನ್ ಸರಪಳಿಯಾಗಿರುವ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಸರಪಳಿಯ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಸರಪಳಿಯ ಮೂಲಕ ನೀವು ಜೈವಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ನಿಧಾನವಾಗಿ ನೋಡುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಚದರ ಪ್ಲ್ಯಾನರ್ ಲಿಗಂಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುವ ಮೂಲಕ ಈ ಸಮನ್ವಯ ಭಾಗವನ್ನು ಹೇಗೆ ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಮ್ಯಾಕ್ರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಲಿಗಂಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ . ಪ್ರೋಟೀನ್ ಸರಪಳಿಯು ಪ್ರೋಟೀನ್ ಭಾಗದಿಂದ ಬರುವ ಗ್ಲೋಬಿನ್ ಸರಪಳಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಸರಪಳಿಯು ಮೊನೊಡೆಂಟೆಟ್ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಪ್ರೋಟೀನ್ ಸರಪಳಿಯ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ತಕ್ಷಣದ ಜೌಲ್ ರಿಂಗ್‌ನಿಂದ ಒಂದು ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಕಬ್ಬಿಣದ ಐದನೇ ಸಮನ್ವಯ ತಾಣಕ್ಕೆ ಸಮನ್ವಯಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ . ನಾವು ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ಲಿಗಂಡ್ ನಾಲ್ಕು ನಂತರ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಅನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತಿದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಒಂದು ಸಂಕೀರ್ಣ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಆರನೇ ಸಮನ್ವಯ ಸೈಟ್ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಡೈಆಕ್ಸಿಜನ್ ಅಣುವಿಗೆ ಬಂಧಿಸಲು ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತದೆ. ಆಕ್ಸಿಮೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಮೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ನಾವು ಉಸಿರಾಡುವಾಗ ನಮ್ಮ ಉಳಿವಿಗಾಗಿ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಸೇವಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಗಾಳಿಯಿಂದ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ. ಈ ಡೈಆಕ್ಸಿಜನ್ ಅನ್ನು ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸುವುದರಿಂದ ರಕ್ತದಲ್ಲಿರುವ ಹಿಮೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಮತ್ತು ಮಯೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಆಗುತ್ತಿದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯು ನಮಗೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ನಾವು ನೋಡುತ್ತಿರುವ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಆರು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಭಾಗವೂ ಸಹ. ನಿಮ್ಮ ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಂತಹ ಅನಿಲವಾಗಿರುವ ಡೈಆಕ್ಸಿಜನ್ ಅಣುವು ನಿಕಲ್ ಟೆಟ್ರಾಕಾರ್ಬೊನಿಲ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಗಾಳಿಯಿಂದ ಬರುವ ಈ o2 ಸಹ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೇಂದ್ರದ ಸುತ್ತಲೂ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸುವ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ಸ್ಯಾಚುರೇಟ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಆಮ್ಲಜನಕಯುಕ್ತವಾಗಿರುವ ನಮ್ಮ ಹಿಮೋಗ್ಲೋಬಿನ್‌ಗೆ ಅಂದರೆ ಆಕ್ಸಿ ಹಿಮೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಜಾತಿಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ನಾಲ್ಕು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಆರು ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಇಲ್ಲಿಂದ ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಗಾಗಿ ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಈ ರೀತಿಯ ಕೃತಕವಾಗಿ ತಯಾರಿಸಿದ ಅಣುವನ್ನು ನಾವು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ. ಈ ಕೋಬಾಲ್ಟ್‌ಗೆ ನಾಲ್ಕು ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುಗಳನ್ನು ಬಂಧಿಸಿರುವ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಾಲ್ಕು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧಗಳು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಅಣುವು ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ, ಇದು ಸಿಸ್ ರೂಪವಾಗಿದ್ದು , ಸೂತ್ರವು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಇವೆರಡೂ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ಸ್ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಸಾಧನಗಳು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇತರ ಎರಡು ಚಾರ್ಜ್‌ಗಳು ತೃಪ್ತವಾಗಿವೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳು ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಅದೇ ರೀತಿ ಇತರ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳಲ್ಲಿನ ಶುಲ್ಕಗಳು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳಿಂದ ತೃಪ್ತವಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಸಿಸ್ ಮತ್ತು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಅಧ್ಯಯನದಿಂದ ನಮಗೆ ಈಗಾಗಲೇ ತಿಳಿದಿರುವ ಜ್ಞಾನವು ಇವೆರಡೂ 180 ಡಿಗ್ರಿಗಳಷ್ಟು ದೂರದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ. ಕ್ಲೋರಿನ್ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧವು 180 ಡಿಗ್ರಿಗಳಷ್ಟು ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಮಧ್ಯದಿಂದ ದೂರವಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು 90 ಡಿಗ್ರಿಗಳಷ್ಟು ದೂರವಿರುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಚೌಕದ ಸಮತಲವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಚೌಕದ ಸಮತಲಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಈಗ ಈ ಚೌಕದ ಸಮತಲಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಒಂದು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಈ ಸಮತಲದ ಮೇಲೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ತದ್ರೂಪು ಈ ಸಮತಲದ ಕೆಳಗೆ ಇದೆ ಎಂದು ಚರ್ಚಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಟ್ರಂಕ್ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ . ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವುದು ಆದರೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ cl ಕೋಬಾಲ್ಟ್ cl ಬಾಂಡ್ 90 ಡಿಗ್ರಿ ಅಲ್ಲ 180 ಡಿಗ್ರಿ ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಿಸ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಆರರಲ್ಲಿ ನಾವು ಎರಡು ಸನ್ನಿವೇಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಒಂದು cis ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಟ್ರಾನ್ಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಬದಲಾವಣೆಗಳನ್ನು ತರುತ್ತದೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ 6 ಕ್ಕೆ ಇದು ನಾವು ಬೈಡೆನೇಟ್ ಲಿಗಂಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ಸುಲಭವಾಗಿ ಸಾಧಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೈಡೆಂಟೇಟ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಲಿಗಂಡ್ ಅಂದರೆ o2 ವಿಧದ ಲಿಗಂಡ್ ಅಂದರೆ ಅಣುವು ಹೀಗಿರುವಾಗ ಏನೂ ಅಲ್ಲ ಇಲ್ಲಿ ನಮ್ಮ ಆಕ್ಸಲೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಲೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಎರಡು ಚಾರ್ಜ್‌ಗಳ ಮೂಲಕ ಒ ಮೈನಸ್ ಒ ಮೈನಸ್ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬೈಡೆಂಟ್ ಚೆಲೇಶನ್ ಅನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಮೂರು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಸುತ್ತುವರಿಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಟ್ರಿಸ್ ಆಕ್ಸಲಾಟೊ ಜಾತಿಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮರಗಳು ಆಕ್ಸಲೇಟ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಅದರ ಒಟ್ಟು ಆರನೇ ಚಾರ್ಜ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುವ ಜಾತಿಗಳು ಮತ್ತು ಕಬ್ಬಿಣವು ಫೆರಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಕೀರ್ಣ ಭಾಗವು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಅಯಾನಿಕ್ ಆಗಿದೆ h ಎಂಬುದು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಯಾನುಗಳಿಂದ ಸಮತೋಲಿತವಾಗಿದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ ಹೆಕ್ಸಾಮೈನ್ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಮೂರು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತೆ ನಾವು ಮೂರು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೂರು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳೊಂದಿಗೆ ತಟಸ್ಥಗೊಳಿಸುತ್ತೇವೆ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಕೀರ್ಣಕ್ಕೆ ಅದೇ ರೀತಿ ನಾವು ಮೂರು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯ ಮೂಲಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ತಟಸ್ಥಗೊಳಿಸುತ್ತೇವೆ. ಅಯಾನುಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪರಿಸ್ಥಿತಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿಷಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಆಯಾಮದ ರಚನೆಯು ಈ ರೀತಿ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕಾಗದದ ತುಂಡಿನಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಿಸಿದಾಗ ಇದು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುವುದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಆಹ್ ಇವುಗಳನ್ನು ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳು ಕಾಗದದ ಸಮತಲದಲ್ಲಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳು ಕಾಗದದ ಸಮತಲದ ಮೇಲಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಉಳಿದ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳು ಕಾಗದದ ಸಮತಲದ ಕೆಳಗೆ ಇರುತ್ತವೆ ಎಂದು ನಾವು ಆ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಅರಿತುಕೊಂಡರೆ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗ ಎಲ್ಲಿದೆ ಬೈಡೆಂಟ್ ಚೆಲೇಶನ್ ಇರುವಾಗ ನಾವು ಏನನ್ನಾದರೂ ಹೊಂದಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೈಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಮೊದಲ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣು ಕಾಗದದ ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಬೋರ್ಡ್‌ನ ಸಮತಲದಲ್ಲಿದ್ದರೆ ಎರಡನೆಯದು s ಹಿಂದೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಇದು ಬೋರ್ಡ್‌ನ ಸಮತಲದಲ್ಲಿದ್ದರೆ ಅದು ಮುಂದೆ ಬರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಅದು ಕಾಗದದ ಸಮತಲದ ಮೇಲಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಕಾಗದದ ಸಮತಲದ ಕೆಳಗೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಕಾಗದದ ಮೇಲಿನ ಸಮತಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ದೃಶ್ಯೀಕರಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಇದು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಗುಂಪುಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಈ ಗುಂಪುಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ನಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕಗಳು ಎಲ್ಲಾ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿರುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇದರ ರಚನೆಯಲ್ಲ ಆದರೆ ಇದು ನಾವು ಮೊದಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ ವಿಭಿನ್ನ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಬಾಳೆಹಣ್ಣಿನ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನೈಟ್ ಒಂದರಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡಿದ ನಿಮ್ಮ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನ್ ಲಿಗಾಂಡ್ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಟ್ರಿಸ್ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನೇಟ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಐಸೊಮೆರಿಕ್ ರೂಪಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಈ ನಾಮಕರಣವನ್ನು ನಾವು ನಂತರ ವಿವರವಾಗಿ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಸಹ ಇದೆ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಕೆಲವು ಉದ್ದವಾಗುವಿಕೆ ಏಕೆಂದರೆ ದೈಹಿಕವಾಗಿ ನಾವು ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಅನ್ನು ಮೂರು ಅಸಿಟೈಲ್ ಅಸಿಟೋನೇಟ್ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಬಂಧಿಸಿದಾಗ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಆರು ಆಮ್ಲಜನಕಕ್ಕೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು n ಗುಂಪುಗಳು ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಬಂಧದ ಅಂತರಗಳು ಒಂದೇ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ , ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಉದ್ದವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಹತ್ತಿರದ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಂಡರೆ ನಾವು ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ದೀರ್ಘವಾದ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಮತಲವು ಚತುರ್ಭುಜ ಸಮತಲವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಟೆಟ್ರಾಗೋನಲ್ ಸಮತಲದ ಮೇಲಿರುವ ಟೆಟ್ರಾಗೋನಲ್ ಪ್ಲೇನ್ ಉದ್ದವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಚತುರ್ಭುಜ ಸಮತಲದ ಕೆಳಗೆ ಇರುವ ಎಲ್ಲಾ ಸಹ ಉದ್ದವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉದ್ದನೆಯ ಸ್ವರೂಪವು ಚತುರ್ಭುಜದ ಉದ್ದವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಟೆಟ್ರಾಗೋನಲ್ ಪ್ಲೇನ್ ಅನ್ನು ಆಧರಿಸಿ ಒಂದು ಬಂಧವು ಉದ್ದವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಬಂಧವು ಈ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಂಧಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಉದ್ದವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವದನ್ನು ನಾವು ಸಿ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಐಸೊಮೆರಿಕ್ ರೂಪವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂದರೆ ನಾವು ಅಷ್ಟಮುಖ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಮತ್ತು ಎರಡು ಕನಿಷ್ಠ ಎರಡು ಅಥವಾ ಅದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ವಿಭಿನ್ನ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು ಇರುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು m l ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ಈಗ ಎರಡು ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದಾದರೆ wha t ನಾವು ಎರಡು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಲೋಹದ ಅಯಾನಿನ ಸುತ್ತಲೂ ಎರಡು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆ, ಎರಡು ರೀತಿಯ ಲಿಗಂಡ್ ಒಂದು ಎಲ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಹುಟ್ಟುಹಾಕಿದಾಗ ನಾವು ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು . ಇದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾದ ಅವಲೋಕನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಅವೆಲ್ಲವೂ ಬಣ್ಣರಹಿತ ಮತ್ತು ಬಿಳಿ ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬಣ್ಣ ಬುದ್ಧಿವಂತಿಕೆಯಿಂದ ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತೇವೆ. ಈ ಎರಡು ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಎರಡು ಐಸೋಮೆರಿಕ್ ರೂಪವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ಪೆಟ್ರಿಟಿಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಹಸಿರು ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದರೆ ಬಣ್ಣ ಬುದ್ಧಿವಂತ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಐಸೋಮರ್‌ಗೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಬಣ್ಣವು ಇನ್ನೊಂದು ಐಸೋಮರ್‌ಗೆ ಎಂದು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಎಡಕ್ಕೆ ಪಡೆಯುತ್ತಿರುವುದು ಡಿಕ್ಲೋರೋ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ iii ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಸಿಸ್ಟಮ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದೇ ಕಂಪ್ ಅಲ್ಲಿ ಸಿಸ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಟೆಟ್ರಾ ಅಮ್ಮೈನ್ ಡೈಕ್ಲೋರೊ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಟೆಟ್ರಾಮೈನ್ ಡೈಕ್ಲೋರೋ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ತ್ರೀ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ವಿಧಾನಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಸಿಸ್ಕೊ ಅನಲಾಗ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ವಿಧಾನಗಳನ್ನು

ಅನುಸರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಅನಲಾಗ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಅಂದರೆ ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನಾವು ಹೆಸರಿಸುವಾಗ ಈ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಸಹ ಸೇರಿಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಹೆಸರಿಸುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ತಿಳಿಯುವುದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭ ಏಕೆಂದರೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಸೂತ್ರವನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಓದಿದಾಗ ಸೂತ್ರವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳ ಹೆಸರಿಸುವಿಕೆ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ನಾವು ಲೋಹದ ಅಯಾನಿನ ಹೆಸರನ್ನು ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಹೆಸರನ್ನು ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ಅಯಾನಿಕ್ ಭಾಗ ಅಥವಾ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವನ್ನು ಆದೇಶಿಸಬೇಕು, ಅದು ನಮ್ಮಂತೆಯೇ ಚಾರ್ಜ್ ನ್ಯೂಟ್ರಲೈಸೇಶನ್‌ಗೆ ಅಗತ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತಹ ಸರಳವಾದ ಅಜೈವಿಕ ಲವಣಗಳ ಸರಳ ಹೆಸರಿಸುವಿಕೆ ನಾವು ಸೋಡಿಯಂ ಅನ್ನು ಮೊದಲು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ಕ್ಯಾಶನ್ ಅನ್ನು ವೇಗವಾಗಿ ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಕ್ಲೋರೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಕ್ಯಾಶನ್ ಅನ್ನು ಮೊದಲು ಹೆಸರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಕಬ್ಬಿಣ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ k3 fec ಮತ್ತು ಸಂಪೂರ್ಣ 6 ಮತ್ತು co ಮತ್ತು h3 ನಾಲ್ಕು cl2 cl ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನಾವು ಕೊನೆಯ ಎರಡರಿಂದ ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ತರಗತಿಗಳು ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ಸಮಯದಲ್ಲೂ ನಾವು ಕೆಲವು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಈ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಅಮೈನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಸ್ತುತವಿರುವ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಕ್ಯಾಟಯಾನುಗಳು ಒಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಆಗಿದ್ದು ಇನ್ನೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದು ಸಂಕೀರ್ಣ ಜಾತಿಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಮಾಡಬೇಕು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ಯಾಷನ್ ಮತ್ತು ಸಂಕೀರ್ಣ ಪ್ರಭೇದಗಳು ಸಹ ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ಯಾಷನ್ ಎಂದು ಮೊದಲು ಇವೆರಡನ್ನೂ ಹೆಸರಿಸಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಹೆಕ್ಸಾ ಅಯಾನೊ ಎಕ್ಸ್‌ಟ್ರಾ ಸೈನೊ ಐರನ್ ಮೂರು ಎಂದು ನಾವು ಕರೆಯುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಫೆರ್ರಿ ಸೈನೈಡ್ ಎಂದು ನಾವು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ಸಂಕೀರ್ಣದೊಳಗೆ ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಮೊದಲು ವರ್ಣಮಾಲೆಯ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಹೆಸರನ್ನು ಎಬಿಸಿಡಿ ಮಾಡಿದರೆ ಲಿಗಾಂಡ್‌ನ ಹೆಸರನ್ನು ನಾವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸುವಾಗ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ t ಇದು ಅದೇ ರೀತಿಯ ah ಡೈಥೈಲ್ಯಾಂಡ್ ಟ್ರಯಮೈನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಅದು d ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಆ ಟ್ರೈಥೇನಿಯಮ್ ಟೆಟ್ರಾಮೈನ್ ಅದು t ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳ ಹೆಸರನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ತಿಳಿದ ನಂತರ ಹೆಸರುಗಳಲ್ಲಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವರ್ಣಮಾಲೆಯ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಆದ್ಯತೆಯು ಆಕ್ಸಲಿಟಾ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ಇತರ ರಚಿಸುವ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಚೆಲೇಟಿಂಗ್ ಅಲ್ಲದ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳ ಹೆಸರು ಅಯಾನಿಕ್ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳ ಹೆಸರು ಓ ಅಕ್ಷರದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಓ ಅಕ್ಷರವಿದೆ, ಆದರೆ ತಟಸ್ಥ ಲಿಗಂಡ್ ಅನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅಣುವಿನ ಹೆಸರು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಣುವಿನ ಹೆಸರನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಇದು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನಂತೆಯೇ ತಟಸ್ಥವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಕೆಲವು ಹೆಕ್ಸಾ ಆಕ್ವಾ ಸಂಯುಕ್ತದಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವಾಗ ನೀರು ಸಮನ್ವಯಗೊಂಡಾಗ ನಾವು ಆಕ್ವಾವನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಹೇಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವರಿಗೆ ಹೆಕ್ಸಾ ಆಕ್ವಾ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಮೂರು ಅಮೈನ್ ಗುಂಪುಗಳು ಇದ್ದಾಗ ಹೇಳುತ್ತೇವೆ . co nh3 ಪೂರ್ತಿ ಆರು ಮೂರು ಪ್ಲಸ್ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೆಕ್ಸಾ ಅಮೈನ್ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಮೂರು ಸಂಕೀರ್ಣ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿಯ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಭಾಗ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಅನ್ನು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ, ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಹ್ ದಿ ನಿಕೊ ಹೋಲ್ ಆಗಿದೆ 4

ಆದ್ದರಿಂದ ಟೆಟ್ರಾಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಟೆಟ್ರಾ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ನಿಕಲ್ ಸೊನ್ನೆ ಆದರೆ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಲಿಗಂಡ್ ಅಮೋನಿಯಾ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಇದ್ದಾಗ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಡೈ ಟ್ರೈ ಟೆಟ್ರಾಪೆಂಟನ್ ಹೆಕ್ಸಾ ಎಂಬ ಮಹಾನ್ ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯಗಳೊಂದಿಗೆ ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಟೆಟ್ರಾ ಅಂದರೆ ನಾಲ್ಕು ಅಮೈನ್ ಗುಂಪುಗಳು ಪ್ರಸ್ತುತ ನಾವು ಟೆಟ್ರಾವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಲಿಗಂಡ್ ಸ್ವತಃ ಕೆಲವು ಆಹಾರದ ಭಾಗವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ನಾವು ಮೂಲತಃ ಬಿಸ್ಸ್ ಗ್ರೀಕ್ ನಾಮಕರಣವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೈ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಬಿಸ್ ಟ್ರೈ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಮರಗಳು ಮತ್ತು ಟೆಟ್ರಾ ನಂತರ ಟೆಟ್ರಾ ಕೇಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್ ಗುಂಪುಗಳು ಪ್ರಸ್ತುತ ನಾವು ಬಿಸ್ ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್‌ಗಾಗಿ ಗ್ರೀಕ್ ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯಗಳನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈಗಾಗಲೇ ಡೈ ಭಾಗವು ಅಮೈನ್‌ನಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಮುಂದೆ ನಾವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಅನುಗುಣವಾದ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುವಾಗ ಅವು ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿರಲಿ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲದಿರಲಿ ಮತ್ತು ಲೋಹದ ಅಯಾನಿನ ಗುರುತಿಸುವಿಕೆಯು ಸಂಕೀರ್ಣ ಜಾತಿಯ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ನೋಡುವ ಮೂಲಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ತಕ್ಷಣವೇ ನಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಸಂಕೀರ್ಣದಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಹೊಂದಿದೆ ಇ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊನೊಕ್ಯಾಟೋನಿಕ್ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಬ್ರಾಕೆಟ್‌ನೊಳಗೆ ರೋಮನ್ ಅಂಕಿಗಳನ್ನು ಬಳಸಿ ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಟೆಟ್ರಾ ಅಮೈನ್ ಡೈಕ್ಲೋರೋ ಕ್ರೋಮಿಯಂ 2 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈನ್ ಎ ಎಂಬುದು ವರ್ಣಮಾಲೆಯ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಅಮೈನ್ ಮೊದಲು ಬರುತ್ತಿದೆ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ಲೋರೋ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹುಡುಕುವ ಮೊದಲು ಕ್ರೋಮಿಯಂನ ಸುತ್ತಲಿನ ಕ್ಲೋರೋ ಲಿಗಂಡ್ ಅನ್ನು ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಖಂಡಿಸುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಸಂಕೀರ್ಣವು ಕಬ್ಬಿಣವಾಗಿದ್ದಾಗ ನಾವು ಮೊದಲು ಅದನ್ನು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಎಂದು ಹೇಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂಟು ಎಂಟರಿಂದ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೆಕ್ಸಾ ಸೈನೊ ಕಾರ್ಯವು ಹೆಕ್ಸಾಸಿನೊಫೆರೇಟ್ ಎರಡು ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕೆ ನಾಲ್ಕು ಫೆಕ್ ಮತ್ತು ಹೋಲ್ 6 ಆಗಿರುವಾಗ ಅದು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಹೆಕ್ಸಾಸಿನೊಫೆರೇಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಅದು ಹೆಕ್ಸಾನೊಫರಾ 2 ಅಯಾನ್ ಇದೇ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಜಾತಿಗಳು ಫೆರೇಟ್‌ನಂತೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಬ್ಬಿಣವಾಗಿ ಇದ್ದರೆ, ಆರು ಸೈನೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಜೋಡಿಸಿದಾಗ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಕೀರ್ಣದಲ್ಲಿರುವ ಲೋಹದ ಹೆಸರು

ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕಬ್ಬಿಣದ ಮೂರು ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತಿಲ್ಲ ಅದು ಫೆರೇಟ್ ಮೂರು ಎಂದು ನಾವು ಇದನ್ನು ಫೆರೇಟ್ ಎಂದು ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಅದೇ ರೀತಿಯಾಗಿ ಎಲ್ಲಾ ಇತರ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಮೂಲ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರದ ಹೆಸರಿನೊಂದಿಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ನಾಮಕರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಅಯಾನುಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಸರು ಅಯಾನಿಕ್ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಲೋಹವು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಅಲ್ಯೂಮಿನೇಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಹಾಗೆಯೇ ಅದು ಕಬ್ಬಿಣವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ನಿಕಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಫೆರೇಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಸತು ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ನಿಕೆಲೇಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಸ್ತುಗಳು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸುವ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳವಾದ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಅಂದರೆ ತಾಮ್ರದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ತಾಮ್ರವು ಪ್ಲಸ್ ಟು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ತಾಮ್ರವು ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಬರೆಯುವಾಗ ನೀವು ಏನನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಘನ ದರವು ಫ್ಲಾಸ್ಕ್ ಎರಡು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಘನ ದರವು ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಘನ ದರವನ್ನು ಆಹ್ ನಲ್ಲಿ ರೋಮನ್ ಅಂಕಿಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದರಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಎರಡು ರೋಮನ್ ಅಂಕಿಗಳಲ್ಲಿ ಸೂಚಿಸಬೇಕು ತಾಮ್ರದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ n ಸ್ಥಿತಿಯಂತೆಯೇ ಈ ಫೆರೇಟ್ ಪ್ಲಸ್ ಟು ಮತ್ತು ಪ್ಲಸ್ ತ್ರೀ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕೆ ಇರಬಹುದು ಆದರೆ ನಾವು ಲೋಹದ ಅಯಾನಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ನಮೂದಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಇವುಗಳನ್ನು ನಾವು ನಿಮ್ಮ ಎನ್‌ಸಿಆರ್‌ಡಿ ಪುಸ್ತಕದಿಂದ ತೆಗೆದುಕೊಂಡ ಉದಾಹರಣೆಗಳಾಗಿವೆ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಹೆಸರುಗಳು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ಅಭ್ಯಾಸವಾಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ಪರೀಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಸ್ಪರ್ಧಾತ್ಮಕ ಪರೀಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿ ಕೇಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ನಾವು ಹೇಗೆ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ರೀತಿಯ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳನ್ನು ಹೇಳಲು ಇದು ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಲೋಹದ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಓದುತ್ತೇವೆ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಬರೆಯುವಾಗ ಇಲ್ಲಿ ಸೂತ್ರಗಳು ಸಹ ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವುಗಳು ತಟಸ್ಥ ಲಿಗಂಡ್ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಅಯಾನಿಕ್ ಲಿಗಂಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಇಲ್ಲಿ ಅಯಾನಿಕ್ ಲಿಗಾಂಡ್ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ತಟಸ್ಥ ಲಿಗಂಡ್ ಆದರೆ ಇದು ಚೆಲೇಟಿಂಗ್ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳು ಹೊರಗೆ ಇವೆ ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಿಂಥೆ ಹೆಸರಿಗಾಗಿ ಇವುಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ತಟಸ್ಥವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಹೆಸರಿನ ಬಗ್ಗೆ ತಲೆಕೆಡಿಸಿಕೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಗ್ರೋ ಇದು ಟೆಟ್ರಾ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಸೋರಿಕೆ ಸೊನ್ನೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತಹ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಶೂನ್ಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ನಿಕಲ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸುತ್ತಿವೆ, ಅದು ಟೆಟ್ರಾ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಸೋರಿಕೆ ಶೂನ್ಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿಸಿ, ನಾವು ನಿಮ್ಮ ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕದಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಕಾರ್ಯಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಬ್ಬಿಣದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ , ಅದು ಮತ್ತೆ ಶೂನ್ಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಫೆಕೋ ರಂಧ್ರ ಐದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಟೆಟ್ರಾ ಬದಲಿಗೆ ಪೆಂಟಾ ಎರಡನೆಯದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದರೆ ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಚೌಕ ಬ್ರಾಕೆಟ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯಬೇಡಿ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಚದರ ಬ್ರಾಕೆಟ್ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಸೋಡಿಯಂ ಚತುರ್ಭುಜದ ಗೋಳದ ಹೊರಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಉದ್ದೇಶಪೂರ್ವಕವಾಗಿ ನೀಡಲಾಗಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದು ಎಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ಗೊಂದಲಗೊಳಿಸಬಾರದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವು ಸೋಡಿಯಂ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಅಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವು auf ಆಗಿದೆ 4 ಮೈನಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು uf4 ಮೈನಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲತಃ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ಸಂಕೀರ್ಣದ ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪು, ಇದು ಟೆಟ್ರಾಫ್ಲೋರೋರಾಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಚಿನ್ನದಿಂದ ಟೆಟ್ರಾಫ್ಲೋ ನಾವು ah rh so o ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ರೇಟ್ ಮೂರು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಒರೆಟ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಎಂದು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ಮೊನೊವೆಲೆಂಟ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಚಿನ್ನದ ಅಯಾನು ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಇದು ನಮ್ಮ ಟೆಟ್ರಾಫ್ಲೋರೋಬೊರೇಟ್‌ನಂತೆಯೇ ಇದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ಚೆನ್ನಾಗಿ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ bf4 ಮೈನಸ್ ಅದೇ ರೀತಿ ಇದು 4 ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ ಟೆಟ್ರಾಫ್ಲೋರೋಬೊರೇಟ್ ಮತ್ತು ಇದು ಟೆಟ್ರಾಫ್ಲೋರೂರೇಟ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಇಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಇದು ಫೆರೇಟ್ ಥ್ರೀನ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಷಡ್ಭುಜಾಕೃತಿಯಾಗಿದೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಾಗಿ ನಾವು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಎಕ್ಸಿಯಾನೊ ಫೆರೇಟ್ ಟೂ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅದು ಆಹ್ ಫೆರೋಸೈನೈಡ್‌ಗೆ ಮತ್ತು ಕೊನೆಯದು ಮೂಲತಃ ಟ್ರೈಸ್ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಎಥಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಟ್ರಿಸ್ ಎಥಿಲೀನ್‌ಡಾಮಿನ್ ಆಗಿದೆ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಮೂರು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಂತಹ ಹೆಕ್ಸಾಮೈನ್ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಮೂರು ಕ್ಲೋರೈಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮರಗಳು ಎಥಿಲೆನೆಡಿಯಾಮೈನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಯವು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಒಂದು ಮರಗಳು ಒಂದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ಬೈಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಮೂರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಹಿಮ್ಮುಖ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡರೆ ನಾವು ಚಾಲನೆಯಲ್ಲಿರುವ ವಾಕ್ಯದಲ್ಲಿ ಬರೆದರೆ ಒಂದು ಹಿಮ್ಮುಖ ಮಾರ್ಗವನ್ನು ನಾವು ಮೂಲತಃ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಹೀಗೆ ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ, ಅಂದರೆ ಟೆಟ್ರಾಗನ್ ಕ್ರೋಮಿಯಂ 2 ಸಲ್ಫೇಟ್ ಆಗ ನಾವು ಅದನ್ನು ಓದುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಓದುವುದು ತಕ್ಷಣವೇ ಸಂದೇಶವನ್ನು ಕಳುಹಿಸುತ್ತದೆ, ಅಣುವು ಈ ರೀತಿ ಇದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬ ಸಂಕೇತವನ್ನು ನಿಮಗೆ ಕಳುಹಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅಂದರೆ ಅಮೈನ್ ನಂತರ ಟೆಟ್ರಾಕಾರ್ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಎರಡು ಸಲ್ಫೇಟ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದವು ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಈ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅದು ಸರಿಯಾಗಿಲ್ಲ, ಅಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಬಳಿ ಇದೆಯೇ ಅಂದರೆ, ಆಕ್ಟಾಹೆಡ್ರಲ್ ಕಾಂಪೌಂಡ್‌ಗೆ ನಮಗೆ ಬೇಕಾಗಿರುವುದು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಕಾರ್ಯದಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಮೈನ್ ಟೆಟ್ರಾಗನ್ ಅಥವಾ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಎರಡು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅಲ್ಲ ಅದು ಡೈಮೈನ್ ಆಗಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈನ್ ಎರಡು ಆಗಿರಬೇಕು ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ನೀರಿನ ಅಣುವು ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲಿ ಐದು ಆಗಿರಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಕೆಲವು ನಿಯಮಿತ ರೇಖಾಗಣಿತವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು , ಅದನ್ನು ನಾವು ಸುಲಭವಾಗಿ ಸಾಧಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಪೆಂಟಾ ಸಮನ್ವಯವು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ಅಷ್ಟು ಸುಲಭವಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಅನ್ನು ಪಡೆದರೆ ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ತಕ್ಷಣವೇ ಅದು ಅಷ್ಟಮುಖ ರೇಖಾಗಣಿತಕ್ಕೆ

ಹೋಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಈ ರೀತಿಯ ಅನುಗುಣವಾದ ಪೆಂಟಾ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯರ್ ಆಹ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ಪೆಂಟಾ ಸಮನ್ವಯವು ತಕ್ಷಣವೇ ನೀರನ್ನು ಆಕರ್ಷಿಸುತ್ತದೆ ಅದನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸಲು ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯಿಂದ ಅಣು ಮತ್ತು ಅಷ್ಟಮುಖಿ ರೂಪ ಆದರೆ ಚಾರ್ಜ್ ನ್ಯೂಟ್ರಲೈಸೇಶನ್ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅಯಾನ್‌ನಿಂದ ಎರಡು ಚಾರ್ಜ್ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯಾದಿಂದ ಒಂದು ಚಾರ್ಜ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಇದ್ದರೆ ತರ್ಕವು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಇದ್ದರೆ ಅಮೋನಿಯಾ ಮೊನೊಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಾಂಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಐದು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿಯಾದ ಹೆಸರು ಅಮ್ಮೈನ್ ಪೆಂಟಾ ಎಕೋ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಎರಡು ಸಲ್ಫೇಟ್ ನಂತರ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಷಡ್ಭುಜೀಯ ಫೆರೆಟ್ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ. ಯಾವುದಕ್ಕೆ ಸಿಸ್ ಪ್ಲಾಟಿನ್ ಅಂದರೆ ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಈ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ಯಾನ್ಸರ್ ಔಷಧಿ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಅನುಗುಣವಾದವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಔಷಧ ಪೆನ್ಸಿಲಿನ್ ಕೂಡ ಇದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿಸ್ಪ್ಲಾಟಿನ್ ಸರಿಯಾದ ಹೆಸರು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಸೂಚಿಸಲಾದ ಮತ್ತು ಅನೇಕ ಕ್ಯಾನ್ಸರ್ ರೋಗನಿರ್ಣಯದ ಮೊದಲ ಮತ್ತು ಯಶಸ್ವಿ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲತಃ ನೀಡುತ್ತದೆ ಇದು ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಭಾವಿಸುತ್ತೇವೆ, ಅಂದರೆ ಎರಡು ಅಮ್ಮೈನ್ ಕಾರ್ಯ ಮತ್ತು ಎರಡು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕಾರ್ಯಗಳನ್ನು ನಾವು ಸಿಸ್ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಕರೆಯುತ್ತೇವೆಯೇ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ಚೌಕಾಕಾರದ ಸಮತಲ ಸಂಯುಕ್ತದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ಚಲಿಸುತ್ತೇವೆ ಐಸೊಮೆರಿಸಂಗೆ ನಾವು ನೋಡುತ್ತಿರುವ ಎರಡು ಉದಾಹರಣೆಗಳು ನಾವು ಸಿಸ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಥವಾ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದೀಗ ಇದಕ್ಕೆ ಹೆಸರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ನಾವು ಟ್ರಾನ್ಸ್‌ಪ್ಲೇಟೈನ್ ಆದರೆ ಈ ಪ್ಲಾಟೈನ್ ನಾಮಕರಣವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು. ಬಹಳ ಸಾಮಾನ್ಯವಾದ ಹೆಸರು ಇದು iupac ಅನುಮೋದಿತ ಹೆಸರಲ್ಲ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಒಂದನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ಬರೆದರೆ ಹೈಫನ್ ಇಲ್ಲ ಇದು ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಸಿ ಹೇಗಿರಬೇಕು ಎಂದು ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ಯೋಚಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡುವ ಐಸೋಮರ್ಗಳು ಯಾವುವು ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ತಿಳಿದಿರುವ ಐಸೋಮರ್ ಯಾವುದು ಅದೇ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ಪರಮಾಣುಗಳ ವಿಭಿನ್ನ ಜೋಡಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಮಾಣುಗಳ ಜೋಡಣೆಯು ಪರಮಾಣುಗಳ ಜೋಡಣೆಯು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸಿಸ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದ್ದರೆ ಬಾಡಿಗೆ ಮತ್ತು ಸಂಯುಕ್ತವು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಒನ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದರ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಈಗ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಿರುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಎರಡು ಬಂಧಗಳು ಒಂದು ಎಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿಗಳ ಅಂತರದಲ್ಲಿವೆ ಮತ್ತು ಇತರ ಎರಡು ಬಂಧಗಳು ತೊಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ಅಂತರದಲ್ಲಿವೆ ಒಂದು ಎಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ಅಂತರದಲ್ಲಿರುವ ಬಂಧವು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಐಸೋಮರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಿಸ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳಾಗಿರುವ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳ ಎರಡು ರೀತಿಯ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ತೊಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ಅಂತರದಲ್ಲಿರುವ ಬಂಧವು ಎರಡು ರೀತಿಯ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಇದನ್ನು ನಾವು ರಚನಾತ್ಮಕ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತದ ಬಗ್ಗೆ ನೋಡುವುದು ಈ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತವು ಅದರ ರೇಖಾಗಣಿತ ಮತ್ತು ರೇಖಾಗಣಿತಕ್ಕೆ ನೇರವಾಗಿ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಎಂದರೆ ಮೂರು ಆಯಾಮದ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಮೂರು ಆಯಾಮದ ರಚನೆಯು ಪಾಲಿಹೆಡ್ರಲ್ ಜೋಡಣೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಒಂದು ಪಾಲಿಹೆಡ್ರಾನ್ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಇಂಗಾಲದ ಕೇಂದ್ರವು ಮೀಥೇನ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ಜಿಯೋಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ. ಮೆಟ್ರಿಯು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಅದು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ರೇಖಾಗಣಿತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲತಃ ಅನುಗುಣವಾದ ಪಾಲಿಹೆಡ್ರಲ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಗಾಲವು ಕೇಂದ್ರದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಬಾಹ್ಯಾಕಾಶದಲ್ಲಿ ಈ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ನಾವು ಆ ಪಾಲಿಹೆಡ್ರಲ್ ಜೋಡಣೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಮನ್ವಯ ರೇಖಾಗಣಿತವನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ತಿಳಿದರೆ ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಇದು ಕೇಂದ್ರ ಭಾಗವನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ನಾಲ್ಕು ಆಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಇದಕ್ಕಾಗಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪಾಲಿಹೆಡ್ರಲ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೇಖಾಗಣಿತವು ರಚನೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತದ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಸಂಬಂಧಿತವಾಗಿ ಇವೆಲ್ಲವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳಿದ್ದರೆ ಸಮನ್ವಯ ಪ್ರಕೃತಿಯ ಅಯಾನೀಕರಣ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಕ ಅಣುಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಸಂಪರ್ಕಕ್ಕೆ ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವದನ್ನು ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಐಸೋಮರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದಾದ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ರಚನೆಗಳಿಗೆ ವಿವಿಧ ರಚನೆಗಳನ್ನು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ. ಮೊದಲನೆಯದು ನಿಮ್ಮ ಲಿಂಕೇಜ್ ಐಸೋಮರ್ ಆಗಿರಬಹುದು, ಅದು ಲಿಂಕ್‌ಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೆಸರನ್ನು ಓದಬೇಕು ಸಂಪರ್ಕವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಬಹಳ ಎಚ್ಚರಿಕೆಯಿಂದ ನಾವು ಲಿಂಕೇಜ್ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳವು ಸಿ ಮತ್ತು ಟ್ರಾನ್ಸ್‌ನಂತಹ ಲೋಹದ ಅಯಾನಿನ ಸುತ್ತಲಿನ ಅದರ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಸಮನ್ವಯ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮೆರಿಸಂಗಾಗಿ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಬರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಸಮನ್ವಯ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅಂದರೆ ಏನೋ ಸಮನ್ವಯವಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಯಾವುದೋ ಸಮನ್ವಯವಾಗುತ್ತಿಲ್ಲ ಅದು ಸಮನ್ವಯ ಐಸೋಮೆರಿಸಂಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಎರಡು ಪ್ರಸೂತಿ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಮತ್ತು ಸ್ಟ್ರಕ್ಚರಲ್ ಐಸೋಮೆರಿಸಂನ ನಡುವೆ ಗೊಂದಲ ಮಾಡಬಾರದು ನಂತರ ಅಯಾನೀಕರಣ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಸ್ಟಿರಿಯೊಐಸೋಮರ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿಲ್ಲ ಅಂದರೆ ಬಾಹ್ಯಾಕಾಶದಲ್ಲಿನ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ದ್ರಾವಕ i i ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸ್ಟಿರಿಯೊ ಐಸೊಮೆರಿಸಂ ಹೆಚ್ಚು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಎರಡನ್ನೂ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಬೆರೆಸಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಇದೆ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಆ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೊಮೆರಿಸಂನಲ್ಲಿ ಏನಾದರೂ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲವೇ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದು. ನಿಮ್ಮನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಲು ಚಾರ್ಟ್ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಈ ಫ್ಲೋಚಾರ್ಟ್‌ಗಾಗಿ ನಾವು ಈ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಏಕೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಚೆನ್ನಾಗಿ ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಈ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಒಂದೇ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಆದರೆ ವಿಭಿನ್ನ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ರಚನಾತ್ಮಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ಕೇವಲ ಎರಡಲ್ಲ ನಾವು ಈಗ ಚರ್ಚಿಸಿದ ಸ್ಟ್ರಕ್ಚರಲ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ನಾಲ್ಕು ವಿಧಗಳ ಲಿಂಕ್ ಅಯಾನೀಕರಣ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಕವನ್ನು ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಬಹುದಾದ ಈ ಐಸೋಮೆರಿಸಂನ ನಾಲ್ಕು ವಿಧಗಳು ಮತ್ತು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಸ್ಟಿರಿಯೊ ಐಸೋಮರ್ ಸ್ಟಿರಿಯೊವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ಬಾಹ್ಯಾಕಾಶ ವಿಶೇಷ ಭಾಗ ಅಂದರೆ ಅದೇ ಬಂಧಗಳು ಆದರೆ ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರಾದೇಶಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗಳು ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧಗಳು ನಾವು ಹೊಂದಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ವಸ್ತುವಿನ ಸಂಪರ್ಕದ ಪ್ರಕಾರ ಅಥವಾ ವಸ್ತುಗಳ ಸಮನ್ವಯ ಪ್ರಕಾರ ಆದರೆ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗಳು ನಿಮ್ಮ ಸಿ ಸ್ಪ್ಲಾಟಿಂಗ್ ಮತ್ತು ಕಸಿ ಮಾಡುವಿಕೆಯಂತೆ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ, ಅವು ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್ಗಳಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರಾದೇಶಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಅಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈಗ ನೋಡಿದಂತೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಣ್ಣವು ತೀವ್ರವಾಗಿ ಇರುತ್ತದೆ ವಿಭಿನ್ನವಾದದ್ದು ನಾವು ಈಗ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಒಂದು ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಹಸಿರು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿದೆ ಮೂಲಭೂತ ಆಸ್ತಿ ಅಂದರೆ ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಮಗೆ ಸರಿ ಬಣ್ಣವು ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಭೌತಿಕವಾಗಿ ನಾವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಗಾತ್ರದ ವೈವಿಧ್ಯವೆಂದು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ವೈವಿಧ್ಯವೆಂದು ನಿರೂಪಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ನಂತರ ನಾವು ಅವುಗಳ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಮತ್ತು ಇತರ ಭೌತಿಕ ಮತ್ತು ರಾಸಾಯನಿಕ ಅಥವಾ ಜೀವರಾಸಾಯನಿಕ ಅಂಶಗಳನ್ನು ನಾವು ನಿಮ್ಮ ಸಿಸ್ ಪ್ಲಾಟಿನಂನಂತಹ ಕೆಲವು ಉತ್ತಮ ಔಷಧವಾಗಿ ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದೇ ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ಸಿ ಸ್ಪ್ಲಾಟಾನ್ ಮಾತ್ರ ಏಕೆ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕಸಿ ಮಾಡುವಿಕೆಯು ಆಹ್ ತಿಳುವಳಿಕೆಯ ಪ್ರಮುಖ ಕ್ಷೇತ್ರವಲ್ಲ ಅಥವಾ ಸಮುದ್ರದ ವೈವಿಧ್ಯತೆಯು ಕೆಲವು ಕಾರ್ಯಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಅದರ ಅನುಗುಣವಾದ ಔಷಧೀಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ನೀಡಲು ಕೆಲವು ಜೈವಿಕ ಅಣುಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಇದನ್ನು ಉತ್ತಮವಾದ ಕ್ಯಾನ್ಸರ್ ವಿರೋಧಿ ಔಷಧವಾಗಿ ಬಳಸಬಹುದು ಆದರೆ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಐಸೋಮರ್ಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ತಿಳುವಳಿಕೆ ಮತ್ತು ಸಂಶೋಧನೆಯ ದೊಡ್ಡ ಕ್ಷೇತ್ರವಾಗಿದೆ. ಬೀಜಗಳ ವೈವಿಧ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೇಗೆ ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ವೈವಿಧ್ಯವನ್ನು ಹೇಗೆ ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಬಹುದಾದ ಕೆಲಸವು ಅಲ್ಲಿರಬಹುದು. ed

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಲೋಹದ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವೈವಿಧ್ಯತೆ ಅಥವಾ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸ್ಟಿರಿಯೊ ಐಸೋಮರ್ ಅಥವಾ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸ್ಟ್ರಕ್ಚರಲ್ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಹೇಗೆ ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ಗಮನಿಸುವುದು ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ , ಅಂದರೆ ಇತರ ಭಾಗಕ್ಕೆ ರಚನಾತ್ಮಕ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ನಾವು ಮೊದಲು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಐಸೊಮೆರಿಸಂ ಆದ್ದರಿಂದ ಆಂಬಿಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್ ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಲಿಂಕ್ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಕ್ಕಪಕ್ಕದಂತೆ ನಾವು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ವರ್ಗೀಕರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಈ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಬಗ್ಗೆ ಹೇಳಿದಾಗ ನಾವು ಏನನ್ನಾದರೂ ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಆಂಬಿಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್ ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಗುಂಪುಗಳು ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೊದಲು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಅಂತಹ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ n ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಇದು ಅಗೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಟ್ರೈ ಪರಮಾಣು ಅಯಾನ್ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು nnn ನ ಸಂಪರ್ಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಚಾರ್ಜ್ ಮತ್ತು ಲೆವಿಸ್ ಡಾಟ್ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀವು ಸೆಳೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಮತ್ತು ಏಕಾಂಗಿ ಸಂಖ್ಯೆಯೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಎಷ್ಟು ಬಾಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಜೋಡಿಗಳು ಇವೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ಈ ಸಾರಜನಕದಿಂದ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಾರಜನಕ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಲೋಹಕ್ಕೆ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಲು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು m ಒಂದು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಬಂಧಕ್ಕೆ ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಎರಡು ಮೀ ವರೆಗೆ ಆದರೆ ನಾವು ಮಾನೋನ್ಯೂಕ್ಲಿಯರ್ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಹೋದಾಗ ಯಾವುದೇ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಹೊಂದಿರದ ಮಾನೋನ್ಯೂಕ್ಲಿಯರ್ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಅದೇ ಅಜೈಡ್ ಅನ್ನು ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಂಧಿಸಬಹುದು, ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಂಧವು ಎಡಗೈ ಸಾರಜನಕದಿಂದ ಅಥವಾ ಬಲಗೈಯ ಆಳತೆಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ಅದೇ ಸಂಯುಕ್ತ ಆದರೆ ಈ n ಇರುವ ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ನಾವು ಅದೇ ಒಂದನ್ನು ಪಡೆದರೆ ಥಿಯೋಸೈನೇಟ್ ಇದೆ n cs ಮತ್ತು ನಾವು ಮತ್ತೆ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಹ್ ಎರಡು ಸಾರಜನಕಗಳ ಬದಲಿಗೆ ನಾವು ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಸಲ್ಫರ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆ ಒಟ್ಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈ ಚಾರ್ಜ್ ಈ ಸಲ್ಫರ್‌ನಿಂದ ಈ ಸಾರಜನಕಕ್ಕೆ ಚಲಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಲೆವಿಸ್ ಡಾಟ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಗಿವಿ ನಮಗೆ ಆವೇಶದ ಚಲನೆ ಎಂದರೆ ಸಲ್ಫರ್ ಗೋಳದ ಮೇಲೆ ಅಥವಾ ಸಾರಜನಕ ಗೋಳದ ಮೇಲೆ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ನಿವಾಸವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಯಾನಿನ ಸಾರಜನಕ ಅಥವಾ ಅಯಾನಿನ ಸಲ್ಫರ್ ಲೋಹಕ್ಕೆ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಿದಾಗ ಪರಿಸ್ಥಿತಿ ಸ್ವಲ್ಪ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಆಕ್ವಾ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಫೆರಿಕ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸುವ ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕ ಪರೀಕ್ಷೆಯು ಅದೇ ಉತ್ತಮ ಪರೀಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಮ್ಮ ಕಾರಕ ಮತ್ತು ಆ ಕಾರಕವನ್ನು ಇದಕ್ಕೆ ಸೇರಿಸಬಹುದು ಇದು ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೇಗೆ ಮೇಲ್ವಿಚಾರಣೆ ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಎಂಬುದನ್ನು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯು ಪರೀಕ್ಷಾ ಟ್ಯೂಬ್ ಅಥವಾ ಯಾವುದೇ ಇತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಫ್ಲಾಸ್ಕ್‌ನಲ್ಲಿ ಮೇಲ್ವಿಚಾರಣೆ ಮಾಡುವುದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭವಾಗಿದೆ ನಾವು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿನ ಅನುಗುಣವಾದ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣ ಬದಲಾವಣೆಯು ಇದಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತ ರಚನೆ ಅಥವಾ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಕೀರ್ಣ ರಚನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಬ್ಬಿಣವು ಆಯ್ಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಬ್ಬಿಣವು ಫೆ ಥ್ರೀ ಪ್ಲಸ್‌ನಲ್ಲಿ ncs ಗೆ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಅದು ಮಾಡಬಹುದು scn ಗೆ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಿ ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸಾರಜನಕದ ಮೂಲಕ ಅಥವಾ ಗಂಧಕದ ಮೂಲಕ ಇದನ್ನು ಬಂಧಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಹುಡುಕುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಹೊಸ ಕಬ್ಬಿಣದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧ ಅಥವಾ ಹೊಸ ಕಬ್ಬಿಣದ ಸಲ್ಫರ್ ಬಂಧವನ್ನು ಸ್ಥಾಪಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆಯೇ ಎಂದು ಹುಡುಕುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಮಾಡಲು ಸಾಕಷ್ಟು ಅದೃಷ್ಟವಂತರಾಗಿದ್ದರೆ ಎರಡೂ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಒಂದೇ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೊದಲ ಸಮನ್ವಯಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ನೀರಿನ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿದ್ದಾಗ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ಆರು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಾರಜನಕವು ಈ ಬಂಧವನ್ನು ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ತಕ್ಷಣವೇ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಗುರುತಿಸಬಹುದಾದ ಬಣ್ಣವು ರಕ್ತ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಘಂಟೆ ಹಳೆಯದರಿಂದ ರಕ್ತದ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ನೀವು ಸಾರಜನಕದ ಮೂಲಕ ಥೈರಾಯ್ಡ್ ಅಯಾನ್‌ನ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಎಂದು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕರಣವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಪರ್ಕ ಐಸೋಮೆರಿಸಂಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರವು ಸಾರಜನಕಕ್ಕೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರವು ಸಲ್ಫರ್‌ಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸಾರಜನಕಕ್ಕೆ ಬಂಧಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಸಲ್ಫರ್ ಸಲ್ಫರ್‌ಗೆ ಬಂಧಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯ ಆಹ್ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಥೈರಾಯ್ಡ್ ಅನ್ನು ಬಂಧಿಸಲು ನಾವು ಒತ್ತಾಯಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಂಧಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಗಮನಿಸುವುದು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ. ತಾಮ್ರದ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ತಾಮ್ರವು ತಾಮ್ರವು ಎರಡು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ತಾಮ್ರ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಈಗ ನೋಡಿದ ಜಾತಿಯಂತೆಯೇ ಅದು ನಿಮ್ಮ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಕ್ಯೂ ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಎರಡು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಬದ್ಧವಾಗಿರಬಹುದು ಎರಡರ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಇದೇ ರೀತಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ಈ ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಎಸ್‌ಸಿಎನ್ ಮೈನಸ್ ಸಾವಿರದ ಗುಂಪುಗಳಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಾವಿರ ಗುಂಪುಗಳ ಬೈಂಡಿಂಗ್ ನಮ್ಮನ್ನು ಈ ಪ್ರಕಾರದ ಕೆಲವು ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಕೊಂಡೊಯ್ಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಂಪೂರ್ಣ ಕ್ಯೂಎಸ್‌ಎನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮೈನಸ್ ತಾಮ್ರವು ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದ್ದರೆ ಅದೇ ರೀತಿ ನಾವು ತಾಮ್ರ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಹೋದರೆ ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ncs ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದು ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಅಥವಾ ನಾಲ್ಕು ಆಗಿದ್ದು ಅದು ನಾಲ್ಕು ಮೈನಸ್‌ನ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ವಲ್ಪ ಮೃದುವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮೃದು ಮತ್ತು ಇದು ಕಠಿಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಹೆಟೆರೊಟಾಮ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ವಿಭಿನ್ನ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಗುಂಪುಗಳು ಸಲ್ಫರ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಸಾರಜನಕವು ಗಟ್ಟಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಲ್ಫರ್ ಅಂತ್ಯವು ತಾಮ್ರವನ್ನು ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಲು ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಕ್ಯುಪ್ರಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಬಂಧಿಸಲು ಬನ್ನಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಲಿಗಾಂಡ್ ಥಿಯೋಸಿನಿಕ್‌ನ ಈ ಉದಾಹರಣೆಯಲ್ಲಿ ಸಲ್ಫರ್ ಮೂಲಕ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕದ ಮೂಲಕ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಂಧಿಸಲು ಮತ್ತು ನಾವು ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ತ್ರಿವೇಲೆಂಟ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದಾಗ ಕಬ್ಬಿಣ ಫೆರಿಕ್ ಸ್ಥಿತಿಯು ಮಸುಕಾದ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಮನ್ವಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಫೆರಿಕ್ ಗಟ್ಟಿಯಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಹಾರ್ಡ್ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಕೇಂದ್ರವು ಥೈರಾಯ್ಡ್ ಲಿಗಂಡ್‌ನ ಸಾರಜನಕದ ತುದಿಯನ್ನು ಮಾತ್ರ ಆಕರ್ಷಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ರೇಖೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ scn ಅಣು
ಆದ್ದರಿಂದ ರೇಖೀಯ scn ಅಣುವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾರಜನಕ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ನಿಮ್ಮ fe3 ಜೊತೆಗೆ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಆಕರ್ಷಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ s ಬಂಧವು i ಅನ್ನು ರೂಪಿಸದಿದ್ದರೆ ಅದು ಅಂತಹ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಬದಲಿಗೆ ಅದು ಸಾವಿರದ ಮೂಲಕ ಫೆನ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಮಾತ್ರ ನೀಡುತ್ತದೆ ನಂತರ ನಾವು ಸಮನ್ವಯದ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದರ ಹೆಸರನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಸಮನ್ವಯ ನಡವಳಿಕೆ ಅಥವಾ ಸಮನ್ವಯ ಅಥವಾ ಬೈಂಡಿಂಗ್ ಒಂದಕ್ಕೊಂದು ರೀತಿಯ ಐಸೋಮೆರಿಸಂಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ಲಿಗಂಡ್ಸ್‌ಳ ಪರಸ್ಪರ ವಿನಿಮಯವು ಉದ್ಭವಿಸುತ್ತದೆ ಸಂಕೀರ್ಣದಲ್ಲಿ ಇರುವ ವಿವಿಧ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಮತ್ತು ಅಯಾನಿಕ್ ಘಟಕಗಳು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ, ಇದರಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯ ಗುಂಪುಗಳು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಮತ್ತು ಸೈನೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೀತಿಯ ಸ್ಥಿರೀಕರಣವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು. ಇದರರ್ಥ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಬದಲಿಗೆ ಸೈನೈಡ್ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಉತ್ತಮ ಆದ್ಯತೆ ನೀಡಬಹುದು, ಇದು ಅಮೋನಿಯಾ ಅಹ್ ಅಣುಗಳನ್ನು ಸಮನ್ವಯಕ್ಕೆ ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತಿದೆ, ಈಗ ಪರಸ್ಪರ ವಿನಿಮಯವಿದ್ದರೆ ಅಂದರೆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಅಲ್ಲಿಗೆ ಬರುತ್ತದೆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಮೂಲತಃ ಸೈನೈಡ್ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಬಂಧಿಸಲು ಹೋಗುತ್ತಿರುವಾಗ ಮತ್ತು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕಾರ್ಗೆ ಬಂಧಿಸಲು ಅಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತಿರುವಾಗ ಸಹ ಒಂದು ವಾಸ್ತವ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುಗಳು ಅಥವಾ ಅಮೋನಿಯ ಲಿಗಂಡ್ ಅನ್ನು ಸ್ನೋನ್ನಿಂಗ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಲೋಹವನ್ನು ಪ್ರಕೃತಿಯ ಮೇಲೆ ಲೋಹವನ್ನು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಸಂಕೀರ್ಣದ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣದ ಅಯಾನಿಕ್ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಇದೆಯೇ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಅದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ಗುಂಪಿನ ಒಂದು ಭಾಗವೆಂದರೆ ಅದು ಇದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದಾಗ ಅದು ವಾಸ್ತವವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಅದನ್ನು ಪರಿಹಾರದಿಂದ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಪರಿಹಾರದಿಂದ ಇದನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಮುರಿಯಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಹೆಕ್ಸಾಮೈನ್ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಮೂರು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಹ್ ಹೆಕ್ಸಾ ಸೈನೊ ಕ್ರೊಮೇಟ್ ಸಹ ನಾವು ಅದನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಮೆಟಾಥೆಸಿಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಡಬಲ್ ಅವಕ್ಷೇಪನ ಕ್ರಿಯೆಯ ಮೂಲಕ ಪಡೆಯಲು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದಾದರೆ ಅದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ. ಒಂದು ಪರಿಸರ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿಷಯವನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗಾಗಿ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಪರಿಗಣಿಸಿದಾಗ, ಇದು ಪ್ಲಸ್‌ನಲ್ಲಿನ ಎರಡೂ ಕೇಂದ್ರಗಳಿಗೆ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಎಂದರ್ಥ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಮೂರು ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿ ಆದರೆ ಯಾವುದಾದರೂ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೇಂದ್ರವು ಅಲ್ಲಿಗೆ ಹೋದರೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕೆ ಕೆಲವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯನ್ನು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಹೃದಯಕ್ಕೆ ಮೃದುಗೊಳಿಸುತ್ತೇವೆ. ಅನುಗುಣವಾದ ಲಿಗಂಡ್‌ಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಾಂಧವ್ಯವೂ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೆಲವು ಮಧ್ಯಂತರ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಏಜೈಟ್ ಸೈನೈಡ್‌ನಂತಹ ಸೈನೈಡ್‌ನಂತಹ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಲಿಗಂಡ್ ನಿಮ್ಮ ಅಜೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಅದು ಇಂಗಾಲದ ಮೂಲಕ ಬಂಧಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಸಾರಜನಕದ ಮೂಲಕ ಬಂಧಿಸಬಹುದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಯಾನೀಕರಣದ ಅಯಾನೀಕರಣಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಉತ್ತಮ ಬ್ರಿಡ್ಜಿಂಗ್ ಲಿಗಂಡ್ ಯಾವಾಗಲೂ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅಳೆಯಬಹುದಾದ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಎಂ ಮೌಲ್ಯಗಳು ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನೀಕರಣದ ವಿದ್ಯುತ್ ವಾಹಕತೆಯ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದಾಗ ಈ ಅಯಾನೀಕರಣವು ಹೇಗೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಮರೆಯಬಾರದು . ಅನುಗುಣವಾದ ಹೆಕ್ಸಾ ಅಮೈನ್ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಮೂರು ಸಂಯುಕ್ತ h ಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡಿದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಲೋಹದ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ತ್ರೀ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಪರೀಕ್ಷಿಸಿ , ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇದು ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಕ್ಯಾಷನ್ ಮತ್ತು ಮೂರು ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನಿಕ್ ರೂಪವಾಗಿ ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಕೀರ್ಣ ಉಪ್ಪಿನಲ್ಲಿರುವ ಕೌಂಟರ್ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ನಮಗೆ ಲಭ್ಯವಿರುತ್ತದೆ. ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳದ ಒಳಗಿರಬಹುದು, ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಒಂದು ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿ ಕ್ವಾಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಗೋಳದ ಒಳಗಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಸಮನ್ವಯ ಪರಿಸರದಲ್ಲಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಲು ಹೊರಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಮೊದಲ ತರಗತಿಯಿಂದಲೇ ಮೊದಲಿನಿಂದಲೂ ಚರ್ಚಿಸಿದ ಸಂಭಾವ್ಯ ಲಿಗಂಡ್ ಅಥವಾ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ತಟಸ್ಥಗೊಳಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಲಿಗಂಡ್ ಸಂಭಾವ್ಯ ಆಹ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ನೀವು ಅದನ್ನು ಹೊರಗೆ ಸ್ಥಳಾಂತರಿಸಬಹುದು ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸನ್ನಿವೇಶವನ್ನು ನಾವು ಪಡೆಯುವಲ್ಲಿ ಏನನ್ನಾದರೂ ಒದಗಿಸಬಹುದು ಕ್ವಾಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಗೋಳದ ಒಳಗೆ ಇದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳದ ಹೊರಗೆ ಸಲ್ಫರ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ನಾವು ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು ಇ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮನ್ವಯ ಮತ್ತು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಅಯಾನಿಕ್ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ಕ್ಯಾಟಯಾನಿಕ್ ಗುಂಪು ಇದ್ದಾಗಲೆಲ್ಲಾ ನೀವು ಅದನ್ನು ಚೆನ್ನಾಗಿ ಬರೆಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೀರಿ, ಇದು ನಿಮ್ಮ ಪರ್ಕ್ಲೋರೇಟ್‌ನಂತೆ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಕಾರ್ಯ ಮತ್ತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಚಾರ್ಜ್ ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಲ್ಫರ್ ತುಂಬಾ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಒಂದು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಲ್ಫರ್‌ಗಳ ಮೇಲೆ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಗಳು ನಿಮ್ಮ ಆಹ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಲು ಲಭ್ಯವಿರುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಸಲ್ಫಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿರುವ ಸಲ್ಫರ್ ಬೇರಿಂಗ್ ದ್ರಾವಕವಾದ ಮತ್ತೊಂದು ಸಲ್ಫ್ ಅನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಲ್ಫರ್ ಇದೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕವು ಸಹ ಇದೆ ಆದರೆ ಇದು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಮೂಲಕ ಮಾತ್ರ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಬಲ್ಲದು ಏಕೆಂದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಈ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಗುಂಪುಗಳು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಮೂಲಕ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಂಧಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ನಾಲ್ಕು ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಬಂಧಿಸಲು ತೊಡಗಿಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಆದರೆ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಇದು ಒಂದು ಬೃಹತ್ ಗುಂಪು ಇದು ಮೊನೊರೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಬೈಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ಮೊದಲ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಇ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗಾಗಲೇ ಐದು ಅಮೋನಿಯಾ ಗುಂಪುಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರದ ಸುತ್ತಲೂ ಅಷ್ಟಹೆಡ್ರಲ್ ರೇಖಾಗಣಿತಕ್ಕೆ ಈ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಆಮ್ಲಜನಕವು ನಿಮ್ಮ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಮೊನೊಡೆಂಟೇಟ್ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಪರಿಸರವು n5 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎರಡನೇ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮೊನೊರೆಂಟೆಡ್ ಎಂದು ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಚಾರ್ಜ್ ನ್ಯೂಟ್ರಲೈಸೇಶನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಯಾನು ಸಮನ್ವಯದಿಂದ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಆಗಿ ಹೊರಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಈ ಎರಡನ್ನು ಬಹಳ ಸುಂದರವಾಗಿ ನಿರೂಪಿಸಬಹುದು. ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯದ ಸ್ವಭಾವವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ರೀತಿಯ ಉಹ್ ವಸ್ತುವಿಗೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮದು ಎರಡು ರೀತಿಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್‌ನ ಸ್ವರೂಪವು ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ಮೌಲ್ಯಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಪಿಟಲ್ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ m ಮೌಲ್ಯಗಳು ನೀವು ಅಯಾನೀಕರಣ ಐಸೊಮೆರಿಸಂಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಎಂದು ತಕ್ಷಣವೇ ನಮಗೆ ತಿಳಿಸಿ ಏಕೆಂದರೆ ಸಮನ್ವಯ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕಾಗಿ ಅಯಾನೀಕರಣದ ಮಾದರಿಯು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಬ್ರೋಮೈಡ್ i n ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಸಿಲ್ವರ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಅವಕ್ಷೇಪಿಸಲು ನಾವು ಮೊದಲ ಪ್ರಕರಣಕ್ಕೆ ಬೆಳ್ಳಿ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ದ್ರಾವಣ ಮತ್ತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ವಿಶ್ಲೇಷಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಗುರುತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬೇರಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಮಧ್ಯಮದಿಂದ ಬೇರಿಯಮ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಆಗಿ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲು ಸೇರಿಸಬಹುದು. ಮತ್ತು ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಸಿಲ್ವರ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಥವಾ ಸಿಲ್ವರ್ ಬೇರಿಯಮ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ಗುರುತಿಸುವುದು ಈ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಚತುರ್ಭುಜ ಗೋಳದ ಹೊರಗಿದೆ ಮತ್ತು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಸಹ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಗೋಳದ ಹೊರಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ಹೇಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಉದಾಹರಣೆಗಳು ಒಂದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಯಾನೀಕರಣ ಐಸೋಮೆರಿಸಂಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತವೆ ನಂತರ ಪರಿಹರಿಸಬಹುದು ದ್ರಾವಕ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಸಹ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಎಷ್ಟು ದ್ರಾವಕ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಅಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಹೈಡ್ರೇಟ್ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ನ ಸೂತ್ರವನ್ನು ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಪೆಂಟಾಹೈಡ್ರೇಟ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಅಂದರೆ ಆ ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಜೊತೆಗೆ ಐದು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಇರುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೇಟ್ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ನಮಗೆ ನೀರು ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ತೊಡಗಿಸಿಕೊಂಡಿದೆ ಅಂದರೆ ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಅಂದರೆ ಅಯಾನೀಕರಣದ ಐಸೋಮೆರಿಸಂಗೆ ಸಮಾನವಾದ ನೀರು ಸಮನ್ವಯಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತಿದೆ ಅಥವಾ ನೀರು ಹೊರಗೆ ಹೋಗುತ್ತಿರುವಾಗ ನೀರು ಹೊರಗೆ ಹೋಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದರೆ ನಮಗೆ ಏನಾದರೂ ಸಿಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಕೆಲವು ಅಯಾನುಗಳು ಎರಡು ಎ ಮೂರು ಇತ್ಯಾದಿ ನಂತರ ಕೆಲವು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಈಗ ಚಾರ್ಜ್ ನ್ಯೂಟ್ರಾಲೈಸೇಶನ್ ಅಥವಾ ಯಾವುದಕ್ಕೂ ನೀರು ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲದ ಕಾರಣ ಈ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣದ ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಇರಬೇಕೆಂದು ನಾವು ನೋಡಬಹುದು ಇದನ್ನು ನಾವು ದ್ರಾವಕ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಇನ್ನೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇವು ಉಪ್ಪು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳು ಲೋಹವು ಕೆಲವು ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಇರುವ ಲೋಹದ ಕೇಂದ್ರಕ್ಕೆ ಬಂದು ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಕಡಿಮೆಯಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ನೀರಿನ ಅಣುವು ಈ ನೀರಿನ ಸಮನ್ವಯ ಗೋಳದೊಳಗೆ ಹೋಗಲು ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಒಂದು ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿದೆ. ಅದು ಕ್ವಾಡ್ರೋನ್ ಗೋಳದ ಹೊರಗಿರುವಾಗ ಅದು ಲಿಗಂಡ್ ಅಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎರಡು ಅಕ್ಷರಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅದು ಮತ್ತೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಏನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ದ್ರಾವಕ ಅಣುವನ್ನು ಲೋಹದ ಅಯಾನಿಗೆ ನೇರವಾಗಿ ಬಂಧಿಸಿದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದ ದ್ರಾವಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಉತ್ತಮವಾಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದ ಅಯಾನಿಗೆ ನೇರವಾಗಿ ಬಂಧಿತವಾಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಐಸೋಮರ್‌ಗೆ ಒಂದು ಸಂಯೋಜನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅದು ಕ್ವಾಡ್ರಾಟಿಕ್ ಗೋಳದ ಹೊರಗಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಸ್ಫಟಿಕ ಜಾಲರಿಯಲ್ಲಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಕೀರ್ಣ ಅಥವಾ ಸ್ಫಟಿಕೀಕರಣದ ದ್ರಾವಕದ ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಕೆಲವು ಏಕ ಸ್ಫಟಿಕವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಹರಳುಗಳು ಕೆಲವು ಲ್ಯಾಟಿಸ್ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಲ್ಯಾಟಿಸ್ ಕೆಲವು ಬಲೆಗೆ

ಬೀಳುತ್ತದೆ ದ್ರಾವಕ ಅಣುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ದ್ರಾವಕ ಅಣುಗಳು ನಾವು ಎಥೆನಾಲ್ ಅಥವಾ ಅಸಿಟೋನೈಟ್ರೈಲ್‌ನಂತಹ ಕೆಲವು ಸಾವಯವ ದ್ರಾವಕದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಿದರೂ ಸಹ ಆ ದ್ರಾವಕ ಅಣುಗಳು ಸ್ಪಟಿಕ ಜಾಲರಿಯೊಳಗೆ ಸಿಕ್ಕಿಬೀಳುವ ಸಾಧ್ಯತೆಗಳಿವೆ ಆದರೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಆ ಅಣುಗಳು ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸಲು ಚತುರ್ಗೋಳದೊಳಗೆ ಹೋಗಬಹುದು. ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಕೀರ್ಣಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾದ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಮುಂದೆ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಬರುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಜ್ಯಾಮಿತಿ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯು ನಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ನಿಯಂತ್ರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ನಮಗೆ ಏನನ್ನಾದರೂ ಹೇಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ರಿಕಲ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ನಾವು ನೋಡಿದ ಮತ್ತು ನಾವು ಮೊದಲು ತಿಳಿದಿರುವ ಪ್ಲಾಟಿನಂಗೆ ಎರಡು ಅಮೋನಿಯಾ ಅಣುಗಳನ್ನು ಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ. ಎಡಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ಅದು 90 ಡಿಗ್ರಿಗಳಷ್ಟು ದೂರದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಸ್ಥಾನಾಂತರದಲ್ಲಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಿಸ್ ಪ್ಲ್ಯಾಟಿನ್ ಅಥವಾ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿನ ಕಸಿ ಎಂದು ನಮಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಏಕೆ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಔಷಧೀಯವಾಗಿ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಒಂದು ಔಷಧವಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಔಷಧಿಯಾಗಿರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ ಹೊಂದಿರುವ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ನಮಗೆ ವಿಷಕಾರಿಯಾಗಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ಲಸ್ ಫೋರ್ ಅಥವಾ ಇತರ ಯಾವುದೇ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿಲ್ಲದಿದ್ದರೂ ಪ್ಲಸ್ ಟು ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಧಾತುರೂಪದ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಮತ್ತು ಅಯಾನಿಕ್ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ತುಂಬಾ ಮಾರಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಕ್ಯಾನ್ಸರ್ ಕೋಶಕ್ಕೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಲು ಅನುಗುಣವಾದ ಔಷಧವಾಗಿ ಇದನ್ನು ಸೇವಿಸಿದಾಗ ಜೀವಕೋಶಕ್ಕೆ ಹಾನಿಯಾಗದಂತೆ ಜೀವಕೋಶವನ್ನು ಅನಗತ್ಯವಾಗಿ ಕೊಲ್ಲುವ ನಮ್ಮ ಕೋಶಕ್ಕೆ ನಮ್ಮ ಉಳಿವು ಆಹ್ ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಏಕೆ ಆಮದು ಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಇರುವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ವಿಭಿನ್ನತೆ ಇದೆ ಎಂದು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಬಣ್ಣವು 3d 4d ಅಥವಾ 5d ಲೋಹದ ಅಯಾನ್ ಆಗಿರಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಲೋಹದ ರೇಖೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಈ ಭಾಗವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ತಿಳಿಯಲು ಈ ಬಣ್ಣವು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ತಿಳಿಯಿರಿ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಬಣ್ಣವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರಬೇಕು ಎಂದು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಇತರ ಕೋಬಾಲ್ಟ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಬಣ್ಣಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಅವು ಘನವಾಗಿದ್ದರೆ ಅವುಗಳ ಕರಗುವ ಬಿಂದುಗಳು ದ್ರವವಾಗಿದ್ದರೆ ಅವು ಘನವಾಗಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಅವುಗಳ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುಗಳು ಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತವೆ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಅವುಗಳ ಕರಗುವಿಕೆಯು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದುದಾಗಿದೆ, ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಘನ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಕೈಯಲ್ಲಿ ಪಡೆದರೆ, ನಾವು ಸಿಸ್ ಪ್ಲ್ಯಾಟಿನ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಮತ್ತು ಕಸಿ ಎರಡನ್ನೂ ತಯಾರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಅನ್ವಯವಾಗುವ ಬಣ್ಣ ಬದಲಾವಣೆಗಳಿವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತಿಲ್ಲ. ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಬಣ್ಣ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಪರೀಕ್ಷಿಸಲು ಹೋಗುತ್ತೇವೆ, ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಮಾಣದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ. ಪೌಂಡ್ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಒಂದು ಮಿಲಿಲೀಟರ್ ಅಥವಾ ಅರ್ಧ ಮಿಲಿಲೀಟರ್ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಹನಿ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳನ್ನು ಹಾಕಿ ಮತ್ತು ಹವಾಮಾನವನ್ನು ಪರಿಶೀಲಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇವೆರಡೂ ಒಂದೇ ಕರಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವ ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳು ಮತ್ತು ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಕ್ಷಣವು ಸಾವಯವ ಅಣುಗಳಿಗೆ ಸಿ ಮತ್ತು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಮೊತ್ತವು ಕೆಲವು ಅನುಗುಣವಾದ ಡೈ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಹ್ ಡೈಬ್ರೊಮೈಡ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಈ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಬಂಧವು ನಮಗೆ ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನಂತರ ಬಂಧ ದ್ವಿಧ್ರುವಿಗಳು ಸಿಸ್ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಇವೆ ಬಂಧ ದ್ವಿಧ್ರುವಿಗಳು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಸೇರಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಸಂಯೋಜಕ ಆದರೆ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ರದ್ದುಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್‌ಗೆ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಪ್ಲ್ಯಾನರ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯಲ್ಲಿನ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ನಿಕಲ್ ಸಂಯುಕ್ತದಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಅವುಗಳ ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಕ್ಷಣವು ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಹತ್ತಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕವಾಗಿ ಊಹಿಸುವಂತೆ ನಿಖರವಾಗಿ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ cs ಐಸೋಮರ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಕ್ಷಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಕ್ಷಣ ಮಾಪನ ಅಥವಾ ನಮಗೆ ನೀಡುವ ಯಾವುದೇ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣ ತಂತ್ರ ಅನುಗುಣವಾದ ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಮೌಲ್ಯಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಒಮ್ ಕಲ್ಪನೆಯು ನಾವು ಸಿಸ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯಲ್ಲಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆಯೇ ಅಥವಾ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯಲ್ಲಿ ಇತರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆಯೇ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ರೀತಿಯ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆಯೇ ಎಂದು ಗುರುತಿಸಲು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ , ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಸಿದ್ಧವಾಗಿದೆ. ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಕ್ಟಾಹೆಡ್ರಲ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿರುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಪರಿಸರದಲ್ಲಿ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳ ದೃಷ್ಟಿಕೋನವು m ಇದೆ ಮತ್ತು ಈ m ಅಷ್ಟಾಹೆಡ್ರಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಾಗಿ ಈ m ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು ಒಂದಾಗಿರುವ ಮತ್ತೊಂದು ಅಷ್ಟಾಹೆಡ್ರಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ. ಒಂದು ವಿಧ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು b ಟೈಪ್ ಅಂದರೆ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ m ಮತ್ತು b ಟೈಪ್ ಇದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಅವು ಸಮಾನ ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲಿದ್ದರೆ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಬೇಗನೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಚೆನ್ನಾಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಒಂದು ಸನ್ನಿವೇಶದಲ್ಲಿ ನೀವು 4 b 2 ಪ್ರಕಾರವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು 4 ಬಿ 2 ಪ್ರಕಾರವಾಗಿದ್ದಾಗ ನಾವು ಸಿಸ್ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಇನ್ನೊಂದು ಸಂಯುಕ್ತವು ಮಾ ತ್ರೀ ಬಿ ಮೂರು ಪ್ರಕಾರವಾಗಿದ್ದರೆ ಈಗ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಮತ್ತು ಸಿ ಗಳ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಇರುವುದಿಲ್ಲ ಚಿತ್ರಕ್ಕೆ ಬನ್ನಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎರಡು ದೃಷ್ಟಿಕೋನಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಬರೆಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ಮಾತ್ರ ನಾವು ಅದನ್ನು ಹೇಗೆ ಬರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಮೂರನ್ನು ಬರೆಯಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೂರನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು aaa ಮತ್ತು bb ಮತ್ತು b ನಂತೆ ಇದು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ದೃಷ್ಟಿಕೋನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ದೃಷ್ಟಿಕೋನವನ್ನು ಹೇಗೆ ಗುರುತಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ದೃಷ್ಟಿಕೋನವನ್ನು ಹೇಗೆ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸುತ್ತೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಮಾಡಬಹುದಾದ ಏಕೈಕ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಲಿಗಂಡ್ ಇದು ಎರಡನೇ ಲಿಗಂಡ್ ಮತ್ತು ಒಂದು ಪ್ರಕಾರದ ಈ ಮೂರನೇ ಲಿಗಂಡ್ ಆಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ a ನಂತೆ ಇರಿಸಿ ಅದೇ a ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಹಾಕುವ ಮೂರನೇ a ಇಲ್ಲಿ ಹಾಕುವುದಿಲ್ಲ ಇಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಹಾಕಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿರುವ b ಇಲ್ಲಿ ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ b ಇದೆಯೇ b ಇದೆ ಮತ್ತು b ಇದೆಯೇ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಮತ್ತೊಂದು ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತಿರುವುದು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ, ನೀವು ಎಲ್ಲಾ ಅಮಾಮ್ ಮತ್ತು ಅಮಾ ಎಲ್ಲಾ 90 ಡಿಗ್ರಿಗಳನ್ನು ನೋಡುವ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸನ್ನಿವೇಶವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿದೆ ಪುಸ್ತಕವನ್ನು ಸಹ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ ರೂಪ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಕ್ಟಾಹೆಡ್ರಾನ್‌ನ ಒಂದು ತ್ರಿಕೋನ ಮುಖವಾಗಿದೆ, ಇನ್ನೊಂದು ಹಂತವು ಇನ್ನೊಂದು ಹಂತವು ಬಿ ಹಂತವೂ ಸಹ ab ಹಂತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಲ್ಲಾ a ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ b ಪರಮಾಣುಗಳ ab ಹಂತದ ತಯಾರಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ cs ನಂತಹ ಐಸೋಮರ್ ಮತ್ತು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಐಸೋಮರ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಹೋಲುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವೆಲ್ಲವೂ 90 ಡಿಗ್ರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲಾ a ಗಳು ಇದ್ದಾಗ a ma ಕೋನಗಳು 90 ಡಿಗ್ರಿಗೆ ಹತ್ತಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ ನಂತರ bm b ಕೋನಗಳು 90 ಡಿಗ್ರಿಗೆ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿವೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಮ್ಮ ವಿಶಿಷ್ಟ ಮುಖದ ಐಸೋಮರ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಫೇಶಿಯಲ್ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅಂದರೆ ಒಂದು ಹಂತವನ್ನು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಗುಂಪುಗಳು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿವೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಹಂತವನ್ನು ಬಿ ಗುಂಪುಗಳು ಸಹ ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಂಡಿವೆ ಅದೇ ರೀತಿ ನಾವು ಈ ವಿಷಯವನ್ನು ಚಲಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಅಂದರೆ a ಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಇದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಈ a ಗಳ ಸ್ಥಾನ ಮತ್ತು b ಗಳ ಇತರ ಸ್ಥಾನೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಇದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ a ಅನುಗುಣವಾದ ಗೋಳದೊಳಗೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಗೋಳದೊಳಗೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಗೋಳದ ಒಂದು ಮೆರಿಡಿಯನ್ ಮತ್ತು ಇದು ಗೋಳದ ಮತ್ತೊಂದು ಮೆರಿಡಿಯನ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏಕೆ n ಇವುಗಳು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಈ ಅಮಾ ಕೋನವು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ತೊಂಬತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ಆದರೆ ಅಮಾ ಕೋನದಲ್ಲಿ ಒಂದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಅಮಾ ಕೋನ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ 1 ಬಿಎಂಬಿ ಕೋನ ಇವುಗಳು 180 ಡಿಗ್ರಿಗೆ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿವೆ ಮತ್ತು ಇವು 180 ಡಿಗ್ರಿಗೆ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿವೆ ಇನ್ನೊಂದು ಸನ್ನಿವೇಶವನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯು ನಮ್ಮ c ಯ ವೈವಿಧ್ಯದಿಂದ ದೃಶ್ಯ ವೈವಿಧ್ಯಕ್ಕೆ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿದೆ, ನಂತರ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ವೈವಿಧ್ಯದಿಂದ ಮೆರಿಡಿಯನಲ್ ವೈವಿಧ್ಯಕ್ಕೆ ಮದುವೆಯಾದ ಜೋಡಿ ಶೂನ್ಯ ಸರಿ ಮೆರಿಡಿಯನಲ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಸಿಸ್ ವೆರೈಟಿಯಂತೆ ಫೇಶಿಯಲ್ ಐಸೋಮರ್ ಮತ್ತು ಈ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಪುರುಷ ಐಸೋಮರ್ ಎಂದು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮೆರಿಸಂಗೆ ಈ ರೀತಿಯ ವಿಷಯವು ತುಂಬಾ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ ದಿನ ನಾವು ಈ ವಿಷಯವನ್ನು ಹೇಗೆ ತಿಳಿಯಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ತಿಳುವಳಿಕೆ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವುಗಳನ್ನು ನಾವು ಈಗ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಲ್ಲಾ aa ಮತ್ತು bbb ಏಕರೂಪದ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳು ನೀವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ನಾವು ಲಿಗಂಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಡೆಂಟೆಡ್ ಪ್ರಕಾರದಲ್ಲಿ ಒಂದು ತುದಿ a ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ತುದಿ b ಆಗಿರುವಲ್ಲಿ ನಾವು ಏನನ್ನಾದರೂ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸನ್ನಿವೇಶವನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ಮರೆಯಬೇಡಿ ಇತರ ಸನ್ನಿವೇಶಗಳಿಗೆ ಬೈಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್ ಒಂದು ವಿಧವಾಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಬೈಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್ ಬಿಬಿ ಟೈಪ್ ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಜೋಡಿಸುತ್ತೀರಿ, ಅದಕ್ಕೆ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಯಾವುವು ಮತ್ತು ಈ ವಿಷಯಗಳಿಗೆ ನಾಮಕರಣಗಳು ಯಾವುವು ಎಂಬುದು ಸಹ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ರೀತಿಯ ನಾವು ಮಲ್ಟಿಡೆಂಟೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೋದಾಗ ಟ್ರೈಡೆಂಟೆಡ್ ಮತ್ತು ಟೆಥರ್ಡ್ ಎಂಡೆಡ್ ಲಿಗಂಡ್ ಓಕೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳನ್ನು ನಾವು ನಮ್ಮ ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದೀಗ ನಿಮಗೆ ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK