ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ನಮ್ಮ ಚರ್ಚೆಯ ಮುಂದುವರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ನಾನು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ನೈಟ್ರೊ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲಿಸಿದೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ನೈಟ್ರೋ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಎಂದರೆ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರ ಅಥವಾ ನ್ಯಾಫ್ಥಲೀನ್ ಆಂಥ್ರಾಸೀನ್ ಫೆನಾಂತ್ರೀನ್ ಮುಂತಾದ ಬೆಂಜೀನ್‌ನ ಹೆಚ್ಚಿನ ಹೋಮೊಲಾಗ್ಸ್ ಒಂದು ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಬೇಕು ಉಂಗುರದ ಒಳಗೆ ಅಥವಾ ಬದಲಿಯಾಗಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಬದಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಅಥವಾ ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೀನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದೆ ಮತ್ತು ಮೊದಲ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಮ್ಮ ಮುಖ್ಯ ಗುರಿ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಅಮೈನ್‌ಗಳ ತಯಾರಿಕೆ ಮತ್ತು ಬಳಕೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ನೈಟ್ರೋ ಸಂಯುಕ್ತದಿಂದ ನಾವು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಅಮೈನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಅದು ಸರಳವಾದ ಕಡಿತದ ಮೂಲಕ ಮತ್ತು ಸತು ವಾಣಿಜ್ಯ ಸತು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲದಂತಹ ಸರಳ ಕಾರಕಗಳಿಂದ ರಾಷ್ಟ್ರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಬಳಸಬಹುದಾಗಿದೆ, ಇದು c2 ನಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೋ ಎಂಜಿನ್ ಅನ್ನು ಅನಿಲೀನ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಎರಡು ಹಂತಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಅಮೈನ್ ತಯಾರಿಕೆಯು ಕಷ್ಟಕರವಾಗುವುದಿಲ್ಲ. ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವನ್ನು ಮಾಡಲು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಕಡಿತವು ಈಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಬ್ಸಿಟ್ಟ ಆಗಿದೆ ಟ್ಯೂಷನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವಿದ್ಯಮಾನವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೋಡ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಟ್ಟವಾದ ವಸ್ತು ಎಂದು ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪೈ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ನಂತರ ಅದು ಸಿಗ್ಮಾ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಪಡೆಯಲು ಮರು-ಸುಗಂಧವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ನಾನು ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೀನ್‌ನ ರಚನೆಯನ್ನು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಒ ಮತ್ತು ಒ ನಲ್ಲಿ ಬರೆದರೆ ಉತ್ಪನ್ನವು ಈಗ ನೈಟ್ರೊಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಮನ್ವಯ ಬಂಧ ಮತ್ತು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಗುಂಪು ಮಾಡಲು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವುದನ್ನು ನಾನು ನೋಡುತ್ತೇನೆ ಇದನ್ನು ತೋರಿಸಿದರೆ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಎಳೆಯುವುದಿಲ್ಲ ತಳ್ಳಬೇಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಂಜೀನ್ ವಸ್ತುವಿನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಎಳೆಯುವುದರಿಂದ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದರ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಪಾತ್ರವು ಬಿಂಗಿಂಗ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ಅಭಿವೃದ್ಧಿಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದೆಯೇ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಒಂದು ಸರಳ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವು ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಆರು ಟ್ರೈ ನೈಟ್ರೋ ಟೋಲ್ವಿನ್ ಇದು ಟೊಲುಯೆನ್ ಒಂದು ಎರಡು ಸ್ಥಾನವಿದೆ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಇದೆ ನಾಲ್ಕು ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಇದೆ ಮತ್ತು ಆರು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಆರು ಟ್ರೈ ನೈಟ್ರೋ ಟೊಲುಯೆನ್ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಇದನ್ನು ಇತರ ಉದ್ದೇಶಕ್ಕಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಇದನ್ನು ಡೈನಾಮೈಟ್ ಅಥವಾ ಇತರ ಆಹ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಡೈನಮೈಟ್‌ಗೆ tnt ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಬಳಸಲಾಗುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ಈ ನೈಟ್ರೋ ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ನೈಟ್ರೋ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ಸ್ ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ಫೋಟಕವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಇಂಗಾಲದ ಮತ್ತೊಂದು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ನೈಟ್ರೋ ಬದಲಿ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಪಾತ್ರದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚು ನೈಟ್ರೋ ಬದಲಿ ಇದ್ದರೆ ನೀವು ಒಂದು ಕುತೂಹಲಕಾರಿ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವನ್ನು ನೋಡಬಹುದು , ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿರುವಂತೆ ಸ್ಫೋಟಕ ಸ್ವಭಾವವು ಸಹ ಬೆಳೆಯುತ್ತಿದೆ ಅಂತಹ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ tnt ಅನೇಕ ಇತರ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸಂಯುಕ್ತವು ಸಹ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಸಾಕಷ್ಟು ಪ್ರಮಾಣದ ನೈಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಮಾಡಿದಾಗ ಫೀನಾಲ್ ಆಗಿರುವ ನೈಟ್ರೋ ಬದಲಿ ವಸ್ತುವಿನಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಟಿಎನ್‌ಟಿಯಂತೆಯೇ ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಆರು ಟ್ರೈ ನೈಟ್ರೋ ಫೀನಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವ ro ಗುಂಪು ಇದನ್ನು ಪಿಕ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಪಿಕ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ, ಇದು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಚಾರ್ಜ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಚಾರ್ಜ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಸಂಕೀರ್ಣವು ಇರುತ್ತದೆ ಫೆನಾಂತ್ರೀನ್ ಅಥವಾ ನ್ಯಾಫ್ಥಲೀನ್ ದಾನಿ ಎಂದು ಹೇಳಲು ಏಕೆಂದರೆ ಯಾವುದೇ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಪಿಕ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಬಹಳ ಸುಂದರವಾದ ಬಣ್ಣ ಚಾರ್ಜ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸ್ವೀಕಾರಾರ್ಹವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಪಾಲಿಯಾರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಪಾಹ್ ಪಾಲಿಯಾರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಪತ್ತೆಗೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿದೆ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ನಾನು ಕೆಲವು ಅಸಾಮಾನ್ಯ ರೀತಿಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಪೈರೀನ್ ಇತ್ಯಾದಿ ವ್ಯುತ್ಪನ್ನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ದಾನ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬೆಂಜೀನ್ ಹೊಂದಿರುವ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಒಂದರ ಮೇಲೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪನ್ನು ಹಾಕುವ ಮೂಲಕ ನಾವು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕೊರತೆಯನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೈಟ್ರೋ ಇತರ ಫ್ಲೋರೋ ಅಥವಾ ಟ್ರೈಫ್ಲೋರೋಮೀಥೈಲ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಆ ಗುಂಪುಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಪಾತ್ರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದನ್ನು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ನೇರವಾಗಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೇರ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧದ ರಚನೆಯು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಎಂಬ ಪ್ರಶ್ನೆ ಬರುತ್ತದೆ ರಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಧನಾತ್ಮಕ ಉತ್ತರವು ನೈಟ್ರೋ ಫ್ಲೋರೋ ಟ್ರೈಫ್ಲೋರೋ ನಂತಹ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪಿನ ಸಹಾಯದಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪು ಮೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಪಾತ್ರವು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅದು ದಾರಿಯಲ್ಲಿ ದಾಳಿ ಮಾಡಬೇಕು ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯೊಂದಿಗೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯವು ಸಹ ಸಾಧ್ಯವಿದೆ, ಅದು ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವನ್ನು ಸರಿ ಮಾಡಲು ಮತ್ತೊಂದು ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಬಿಂಗಿಂಗ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ಯಾವಾಗ ಇದೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಗುಂಪು ಪ್ರಸ್ತುತವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ನಾನು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಮಾಡಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಅಥವಾ ನಾನು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಅಬ್ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನೈಟ್ರೋ ಗ್ರೂಪ್ ನೋ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನ ಪರಿಚಯವನ್ನು ನಾವು ಹಿಂದಿನ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ನಾವು ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು no2 ಜೊತೆಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯೊಂದಿಗೆ ಹೇಗೆ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬ ಪ್ರಶ್ನೆ ಬರುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ನೋ ಟು ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನಿಮಗೆ ಒಂದು ಕುತೂಹಲಕಾರಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ತಿಳಿದಿದೆ . ಇದನ್ನು ಮಾ ಮಾ ಎಂದು ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ

ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕವು ಮಿಶ್ರ ಆಮ್ಲದ ಸಂಕ್ಷೇಪಣವಾಗಿದೆ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿದ ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವು o2 ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಉತ್ತಮ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿದೆ ನೀರು ಮತ್ತು no2 ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವುದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ no2 ಪ್ಲಸ್ ಸಿದ್ಧವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಸಿದ್ಧವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅವು ಸಂಕೀರ್ಣ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ತಲಾಧಾರದಿಂದ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ, ಹೀಗಾಗಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯದಿಂದ ನೈಟ್ರೊಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಬದಲಿಯಾಗುತ್ತಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ನಮೂದಿಸುವ ಮತ್ತು ಆ ಮೂಲಕ ನಾವು ಎಬಿಎಲ್ ಆಗಿದ್ದೇವೆ e ನೈಟ್ರೊಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಮಾಡಲು ನನ್ನ ಪ್ರಶ್ನೆ ಏನೆಂದರೆ, ಅಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಇದ್ದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಅಮಾ ಅಥವಾ ಮಿಶ್ರ ಆಮ್ಲ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯನ್ನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಅದು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಎಲ್ಲಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಎರಡನೆಯ ಗುಂಪು ಯಾವಾಗ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ತಿಳಿಯಲು ಆ ಪರಿಭಾಷೆ ಮೊನೊ ಬದಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಇದೆ ಪರಿಭಾಷೆಯನ್ನು ಓರಿಯಂಟೇಶನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಗುಂಪಿನ ದೃಷ್ಟಿಕೋನ ಏನು ಮತ್ತು ಹಲವಾರು ಅಂಶಗಳ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುವ ದೃಷ್ಟಿಕೋನವನ್ನು ನಾವು ಹೇಗೆ ನಿರ್ಧರಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದು ಒಂದು ಅಂಶವು ಸಹಜವಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಆಗಿದೆ ಎರಡನೆಯ ಅಂಶವೆಂದರೆ ನೀವು ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತಿರುವಿರಿ ಬದಲಿಯೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವ ಬದಲಿ ಪ್ರಕಾರ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪು ಎಂದು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಹೇಳುವುದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವಿಕೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಗೆ ತಿಳಿಯಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ವಿವರವಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧ ಪ್ರತಿಯೊಂದೂ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ನಡುವಿನ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಕಡೆಗೆ ತಳ್ಳಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಅಂತಹ ಮೂರು ರಂಧ್ರಗಳು ಮೂರು ಬದಿಗಳಿಂದ ಇರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಮತ್ತೆ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ಗೆ ರಿಲೇ ಆಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಾಸರಿ ಜೆನೆರಿಕ್‌ಗೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಬೆಂಜೀನ್ ಟೊಲುಯೆನ್ ಮೀಥೈಲ್ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಟೊಲುಯೆನ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಅನುಗಮನದ ಪರಿಣಾಮದಿಂದ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತಿದೆ ಈಗ ನಾನು ಮಿಶ್ರ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಬರುವ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪನ್ನು ತಂದರೆ ಅದು ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಈ ಸಂಖ್ಯೆ 2 ಗುಂಪು ಪ್ರವೇಶಿಸುತ್ತದೆ ಇಂಗಾಲದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿರುವ ಕಾರಣ ಇಂಗಾಲದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಈ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಧ್ರುವೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಬಂಧವನ್ನು ಈಗ ಸ್ಥಳೀಯಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಲು ನಾನು ಹೇಳಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮೂರು ಬದಿಗಳಲ್ಲಿ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಆ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ರಚನೆಗಳು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಥಾ ಏನು ಈ ರೀತಿಯ ಡಿಲೊಕಲೈಸೇಶನ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಮತ್ತೆ ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಡಿಲೋಕಲೈಸ್ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಮೂಲಕ ನಾವು ch3 ch3 ch3 ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಈ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಆಗುತ್ತಿದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ. ಮೆಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಬದಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವನ್ನು ಇಂಗಾಲದ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದು ಇದು ಇಂಗಾಲದ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡು ಇದು ಮೂರು ಇದು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಇದು ಆರು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡಲು ಅಥವಾ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಎರಡು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಅಥವಾ ಆರನೇ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಸ್ಥಾನ ಮತ್ತು ಬೇರೆ ಯಾವುದೇ ಸ್ಥಾನವಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಎರಡು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಆರು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಸಮಾನ ಅಥವಾ ನಾಲ್ಕು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಮೂದಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಈ ಸ್ಥಾನಗಳನ್ನು ಆರ್ಥೋ ಮೆಟಾ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಆರ್ಥೋ ಮೆಟಾ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಹೀಗೆ ಒಂದು ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪುಗಳು ಆರ್ಥೋ ಪ್ಯಾರಾ ಓರಿಯೆಂಟಿಂಗ್ ಎಂದು ನೋಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಇದರ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಗುಂಪು ಇದ್ದರೆ ನಾನು ಮೀಥೈಲ್ ಅನ್ನು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆ ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇನೆ ಅದು ನಿರ್ಬಂಧಿತವಾಗಿಲ್ಲ ಓ ಮೀಥೈಲ್ ಯಾವುದೇ ಇತರ ಕ್ಲೋರೋ ಅಥವಾ ಯಾವುದೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ತಳ್ಳುವ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ತೃತೀಯ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಯಾವುದಾದರೂ ನೇರವಾದ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರಗಳ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ಲಗತ್ತು ಇರುವಲ್ಲಿ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಎರಡು ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ನಾಲ್ಕು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಆರನೇ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಪ್ರಸಾರ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಎರಡು ಪ್ಯಾರಾ ಓರಿಯೆಂಟಿಂಗ್ ಅಂದರೆ ಈಗ ನಾನು ಟೊಲುಯೆನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಅದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪಿನ ಒಂದು ಸಮಾನವಾಗಿ ಮಾಡಿ ನಂತರ ಅದು ಆರ್ಥೋ ಅಥವಾ ಪ್ಯಾರಾ ಬದಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಪರ್ಯಾಯ ಮತ್ತು ಮೊತ್ತದ ಆರ್ಥೋ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಹಲವಾರು ಅಂಶಗಳ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವೆಂದರೆ ಸ್ಟೆರಿಕ್ ಅಂಶ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸ್ಥಿತಿ ಆದರೆ ನಾವು ಮತ್ತಷ್ಟು ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಮಾಡಿದರೆ, ನಾನು ಇನ್ನೂ ಒಂದು ನೈಟ್ರೊ ಗುಂಪನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಇದಕ್ಕೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಎರಡು ಇಲ್ಲ ಪ್ಲಸ್ ಸಾಕಷ್ಟು ಮೊತ್ತ ಮಿಶ್ರ ಆಮ್ಲವು ಈಗ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ಈಗಾಗಲೇ ಎರಡು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳಿವೆ, ಅಲ್ಲಿ ಮೂರನೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಪ್ರವೇಶಿಸುತ್ತದೆ, ಆದರೂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಹೋಲುತ್ತದೆ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಯಾವುದೇ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ನಿರ್ದೇಶಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಮೀಥೈಲ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರುವ ಗುಂಪುಗಳು ಅದಕ್ಕೆ ಯಾವ ಸ್ಥಾನವು ಸೂಕ್ತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಅವರು ಹೇಳುತ್ತಾರೆ ಅಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್‌ಗಳು ಎರಡು ಬದಲಿ ಅಥವಾ ಎರಡು ನೈಟ್ರೋ ಟೊಲುಯೆನ್‌ನಲ್ಲಿ ಪ್ರವೇಶಿಸಬೇಕು ಅಥವಾ ನಾಲ್ಕು ನೈಟ್ರೋ ಟೊಲುಯೆನ್ ಕೆಲವು ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಆ ch3 ಗುಂಪು ಏನೆಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಕುತೂಹಲಕಾರಿ ವಿದ್ಯಮಾನಗಳು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವುದು ಇನ್ನೊಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವಿಕೆ ಎಂದು ನಾನು ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪುಗಳು ಆರ್ಥೋ ಪ್ಯಾರಾ ಓರಿಯೆಂಟಿಂಗ್ ನಾನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯಬಲ್ಲೆ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪುಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪುಗಳು ಮೆಟಾ ಓರಿಯೆಂಟಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪುಗಳು ಆರ್ಥೋಪೆಡಿಕ್ ಓರಿಯೆಂಟಿಂಗ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪುಗಳು ಮೆಟಾ ಓರಿಯೆಂಟಿಂಗ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದಾಗಿ ಈ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಆರ್ಥೋ ಈ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸಹ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೋಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಗುಂಪು ಅದೇ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಮೆಟಾ ಓರಿಯೆಂಟಿಂಗ್ ಆರ್ಥೋಪೆಡ್ ಅಲ್ಲ ಐಸಿ ಇದೇ ರೀತಿಯ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಈ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪನ್ನು ನೈಟ್ರೋ

ಗುಂಪಿನಿಂದ ಈ ಸ್ಥಾನದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಿಂದಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆರ್ಥೋ ನೈಟ್ರೋ ಟೊಲುಯೆನ್ ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಈಗ ಈ ಎರಡು ಸ್ಥಾನಗಳನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಲು ನನ್ನ ಬಳಿ ಸಾಕಷ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆಯ no2 ಪ್ಲಸ್ ಇದ್ದರೆ ಎರಡೂ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದೇಣಿಗೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಪರಿಚಯಿಸಲು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಇದು ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನವಾಗಿದೆ ಇದು ಪ್ಯಾರಾ ಪೊಸಿಷನ್ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಮೆಟಾ ಓರಿಯಂಟಿಂಗ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ಮೆಟಾ ಆಗಿರುವ ಅದೇ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಲು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮೂರು ಸ್ಥಾನ ಒಂದು ಮೂರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮೆಟಾ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡೂ ಗುಂಪುಗಳು ಹೊಸ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಅಥವಾ ಅದೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಅಡ್ಡ ಅಥವಾ ಬಲ ಎಂದು ಗುರುತಿಸಲಾದ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಬರಲು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ch3 no2 no2 no2 ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಎರಡೂ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನೀವು ಒಂದೇ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ, ಅಂದರೆ ಸಾಕಷ್ಟು ಪ್ರಮಾಣದ ಮಿಶ್ರ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಟೊಲ್ಯೂನ್ ನೈಟ್ರೇಶನ್ 2 ಆರು ಟ್ರಿನಿಟೊ ಟೊಲುಯೆನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬೇಕು ಅಥವಾ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ tnt ಎಂದು ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎರಡು ವಿಷಯಗಳು w ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಪ್ರವೇಶಿಸಲು ಸಹಾಯ ಮಾಡುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದೇಣಿಗೆ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪು ವಿರೋಧಾಭಾಸದಲ್ಲಿ ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಪ್ರವೇಶಿಸಲು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ನಂತರ ಅವರು ಪರಸ್ಪರ ಸಹಾಯ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟ . ಒಂದು ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕೆ ಪೂರಕವಾಗಿದೆ ನಂತರ ನಾವು ಒಂದು ರೀತಿಯ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಸಾಕಷ್ಟು ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಸ್ಪರ್ಧೆಯು ನಡೆಯುವಾಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ನಡುವೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಆದ್ಯತೆ ಸಿಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಆಹ್ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹಾಗಲ್ಲ ಇದು ನೈಟ್ರೋ ಬದಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ಕಡಿತದ ಮೂಲಕ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪನ್ನು ಅಮಿನೊ ಗುಂಪಿಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನೈಟ್ರೋ ಬದಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಈ ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೀನ್ ಏಕೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾನು ನಿಲ್ಲಿಸಿದೆ ಹೊಸ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಪ್ರವೇಶಿಸಲು ಸಹಾಯ ಮಾಡಿ ಅದನ್ನು ನಾವು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಯ ಸಹಾಯದಿಂದ ತೋರಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ರೆಕ್ಕೆಯ ಗುಂಪು ಇದು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಎಳೆಯುತ್ತದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ನೈಟ್ರೋ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಡಿಲೋಕಲೈಸ್ ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಸ್ವೀಕರಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ನೈಟ್ರೊ ಗುಂಪನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಹಾಗೆಯೇ ಇರಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಡಿಲೋಕಲೈಸ್ಡ್ ವಿಷಯದೊಂದಿಗೆ ಆಡಿದರೆ ಇದು ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವು ಎರಡರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಸ್ಥಾನಗಳಿಗೆ ಡಿಲೋಕಲೈಸ್ ಆಗುವುದನ್ನು ನಾನು ನೋಡುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಮತ್ತೆ ಮಾಡಬಹುದು ಆರನೇ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಡಿಲೋಕಲೈಸ್ ಆಗುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಏನು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಇದು ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನ ಎರಡು ಸ್ಥಾನ ಇದು ಆರನೇ ಸ್ಥಾನವೂ ಅಥವಾ ಮೂರನೇ ಸ್ಥಾನ ಇದು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಈ ಮೂರು ಸ್ಥಾನಗಳು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತಂದರೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಅಲ್ಲಿಗೆ ಪ್ರವೇಶಿಸುವುದಿಲ್ಲ, ಅಲ್ಲಿ ಎರಡನೇ ಸಾಧ್ಯತೆಯು ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾಗಿ ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನಕ್ಕೆ ಪ್ರವೇಶಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೀನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನಾನು ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಆರು ಟ್ರೈ ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೀನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ, ಅದು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ನಿಷ್ಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ , ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಎಳೆಯುತ್ತದೆ ಎರಡನೇ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪನ್ನು ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಬರಲು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇನ್ನೊಂದು no2 ಅನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಆ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಈ ಪೈ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್‌ನ ಮೂಲಕ ಅದೇ ವಿಧಾನದ ಮೂರು ಸ್ಥಾನವನ್ನು ನಮೂದಿಸಿ ಮತ್ತು ಈಗ ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವಿಷಯ ಸಂಭವಿಸಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಈ ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇತರ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಕೂಡ ಅದೇ ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮತ್ತಷ್ಟು ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಮಾಡಿದರೆ ಇಲ್ಲ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ನಾನು ಯಾವುದೇ ಎರಡು no2 no2 ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಅಂದರೆ ಇವುಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನಾವು 1 3 5 ಟ್ರೈ ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಮೇಲೆ ಬೆಂಜೀನ್ ನೈಟ್ರೊ ಬೆಂಜೀನ್ ನೈಟ್ರೊಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಸಾರಜನಕದ ಮೇಲೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಒಂದು ಮೂರು ಡೈನೈಟ್ ಇಂಜಿನ್ ಒಂದು ಮೂರು ಡೈನೈಟ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮುಂದಿನ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಒಂದು ಮೂರು ಐದು ಟ್ರೈ ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಳ ಮಿಶ್ರ ಆಮ್ಲಗಳಿಂದ ಪಡೆದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಸಹಾಯದಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಇದು ಒಂದು ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಈಗ ಮೂರು ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಪ್ರವೇಶಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ನಾನು ಮತ್ತಷ್ಟು ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಎಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಪ್ರಶ್ನೆ ಬರುತ್ತದೆ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಈಗ ಅಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಖಾಲಿ ಸ್ಥಾನ ಲಭ್ಯವಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಇದು ಉತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವಲ್ಲ ಮುಂದೆ ಮುಂದುವರೆಯಲು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಹಲವಾರು ವಿಷಯಗಳ ಒಂದು ವಿಚಿತ್ರವಾದ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ಈಗಾಗಲೇ ಇರುವ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಯಾವುದೇ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವಿಕೆ ಅಥವಾ ಸಹಾಯವಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಗುಂಪು ಇದ್ದಾಗ ಎರಡನೆಯದು ಹೇಗೆ ದೃಷ್ಟಿಕೋನಕ್ಕೆ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ನಿಯಮವಾಗಿದೆ ಗುಂಪು ಬರುತ್ತದೆ, ಎರಡನೆಯ ಗುಂಪು ಪರಸ್ಪರ ಪೂರಕವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ, ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪುಗಳು ಪೂರಕವಾಗಿದ್ದರೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಆದ್ಯತೆ ಸಿಗುತ್ತದೆ, ನಂತರ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಬದಲಿ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಮಾಡಲು ಇದು ತುಂಬಾ ಉತ್ತಮವಾದ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ. ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಮಾಡಲು ಇದು ಒಂದು ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಇನ್ನೊಂದು ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿ ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೀನ್ ಅಥವಾ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ನಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪುಗಳು ಅಟಾ ಆಗಿರಬಹುದು ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಬೇಕು ಚೆಡ್ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವ ಹಂತಗಳು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದಂತೆ ನೀವು ನೈಟ್ರೋವನ್ನು ಅಮೈನ್‌ಗೆ ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ಮೀಥೈಲ್ ಅಮೈನ್‌ನಂತಹ ಈ ಅನಿಲೈನ್ ಈ ಅಮೈನ್ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿಂದ ನೀವು ಅನೇಕ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕಗಳನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಒಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೆಂದರೆ ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಅನಿಲೀನ್ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿ 0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಅನ್ನು ನಾನು ನೈಟ್ರಸ್ ಆಸಿಡ್ ಸೋಡಿಯಂ ನೈಟ್ರೈಟ್

ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಮೂಲವಾಗಿ ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನೈಟ್ರಸ್ ಆಸಿಡ್ hno2 ಮತ್ತು nacl ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಈ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಐಸ್ ಶೀತ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಒಂದು ಕುತೂಹಲಕಾರಿ ವಿಷಯವನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ . ಸಂಯುಕ್ತದ ಕಾರಣ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎರಡು ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕೌಂಟರ್ ಅಯಾನು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಬಳಸುವುದನ್ನು ನಾನು ನೋಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಡಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುವುದು ಎಂದರೆ ಎರಡು ಹಿಂದೆ ಎಂದರೆ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಆದ್ದರಿಂದ ಡಯಾಜ್ ಎ ಸಂಯುಕ್ತ ಅಥವಾ ಡಯಾಜೋನಿಯಮ್ ಉಪ್ಪು ಅಜೋನಿಯಂ ಉಪ್ಪಿಗಿಂತ ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಡಯಾಜೋನಿಯಮ್ ಉಪ್ಪು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದ್ದರೆ ನಾನು ಬರೆಯುತ್ತಿರುವ ಎರಡು ಕ್ವಾರೀಯ ಬೆಟಾನಾಫ್ತಾಲ್ ಇದು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ನಾಫ್ಥಲೀನ್ ಇದು ಒಂದು ಸ್ಥಾನವಾಗಿದೆ ಓಹ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿರುವ ಎರಡು ಸ್ಥಾನಗಳನ್ನು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಬೀಟಾ ನ್ಯಾಫ್ಥಾಲ್ ಅಥವಾ ಎರಡು ನ್ಯಾಫ್ಥಾಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಬೆಟಾನಾಫ್ಥಲೀನ್ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ದ್ರಾವಣವು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ನಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ಕರ್ಣೀಯ ಅಥವಾ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಎರಡು ಕ್ವಾರೀಯ ಬೆಟಾನಾಫ್ತಾಲ್ ಸಂಯೋಜಿತ ಕರ್ಣೀಯ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾದ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಡಯಾಜೋನಿಯಮ್ ಉಪ್ಪು ತುಂಬಾ ಸುಂದರವಾದ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ, ಅದು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮೂಲಕ ಇತರ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ಗೆ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಆಗುವ ನಾಫ್ಥಲೀನ್ ಉಂಗುರವು ದೀರ್ಘಕಾಲದವರೆಗೆ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೋಡವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ಮತ್ತು ಅದರ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಸಂಯುಕ್ತವು ಗಾಢವಾದ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ ಈ ರೀತಿಯಾಗಿ ರೂಪುಗೊಂಡಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದ ರಚನೆಯ ಮೂಲಕ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಎಂದು ನಾನು ಏನು ಹೇಳಬೇಕು ಮತ್ತು ಇದು ಆರಿಲ್ ಅಮೈನ್‌ಗೆ ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಅನಿಲಿನ್‌ಗೆ ಉತ್ತಮ ಅನುರೂಪ ಪರೀಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕರ್ಣೀಯಗೊಳಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ಎರಡು ಕ್ವಾರೀಯ ಬೀಟಾ ನಾಫ್ಥೋಲ್ ಡಿಜಿಟೈಸ್ಡ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೆನಪಿಡಿ. ತಣ್ಣನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅಲ್ಲ, ನಂತರ ಅದು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವು ತುಂಬಾ ವಿಶಿಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಏಕೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಬಣ್ಣ ಅಥವಾ ಆಳವಾದ ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ ಏಕೆ ಇದನ್ನು ಸರಳ ವಿದ್ಯಮಾನಗಳಿಂದ ವಿವರಿಸಬಹುದು ಸಾಮಾನ್ಯ ನಿಯಮವಿದೆ ಒಂದು ವೇಳೆ ಉದ್ದವಾದ ಸಂಯೋಜಿತ ಪಾಲಿಯೆನ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಇದ್ದರೆ, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎರಡನೇ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ನಾಫ್ಥಲೀನ್ ಮೂರನೆಯದು ನೈಟ್ರೋ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮೂಲಕ ಸಂಪರ್ಕ ಹೊಂದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ದೀರ್ಘವಾದ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೋಡವು ದೀರ್ಘವಾಗಿ ಹರಡಿದಾಗ ಅಥವಾ ಅನೇಕ ಪರಮಾಣುಗಳು ನಂತರ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಯೋಚಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ e h nu ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚು ಸಂಯೋಜಿತ ಪಾಲಿನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಾಗ ಅದನ್ನು ನೆಲದಿಂದ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲು ಶಕ್ತಿ ಒಂದು ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾದ ದ್ವಿಬಂಧ ಅಥವಾ ಸರಳವಾದ ಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿರುವಾಗ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಯೋಗವಿದ್ದರೆ ಉತ್ಸುಕ ಸ್ಥಿತಿಯು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆಯಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಶಕ್ತಿಯು ಕಡಿಮೆಯಿದ್ದರೆ ಇದರ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ h ಪ್ಲ್ಯಾಂಕ್‌ನ ಸ್ಥಿರ nu1 ಸಹ ಹೊಸದು ಕಡಿಮೆಯಿದ್ದರೆ ಕಡಿಮೆ ಇರುತ್ತದೆ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ರಿವರ್ಸ್ ಆಫ್ ಫ್ರೀಕ್ವೆನ್ಸಿ ಏನು ಅಂದರೆ ನು

ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಂಬ್ಡಾ ಹೆಚ್ಚು ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸರಳ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕ್ಯಾರೋಟಿನ್ ಟೆಟ್ರಾ ಬದಲಿ ಬ್ಯೂಟಾಡಿನ್ ಅಥವಾ ಲಾಂಗ್ ಪಾಲಿನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ, ಉದ್ದವಾದ ಪಾಲಿ ಕ್ಯಾರೋಟಿನ್ ಅಲ್ಲ, ಅದು ಸಿ 40 ಬಣ್ಣ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ. ಟೊಮೆಟೊ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾರೆಟ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಏಕೆ ಕೆಂಪು ಅಥವಾ ಕಿತ್ತಳೆ ಬಣ್ಣವಿದೆ ಆದರೆ ಬ್ಯುಟೈರಿನ್ ಬಣ್ಣರಹಿತ ಉತ್ತರವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಸಂಯೋಜಿತವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಯೋಜಿತವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಹೆಚ್ಚು ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಆಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲು ಅಗತ್ಯವಾದ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ . ರೋಮಾಂಚನಗೊಂಡ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ನೆಲವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ವಿದ್ಯಮಾನವಾಗಿದೆ, ಇದು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ವಿದ್ಯಮಾನವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಶಕ್ತಿಯು ಕಡಿಮೆ ಆವರ್ತನ, ಕಡಿಮೆ ಆವರ್ತನ ಕಡಿಮೆ ಎಂದರೆ ತರಂಗಾಂತರವು ಹೆಚ್ಚು ಅಂದರೆ ನಾವು 400 ರಿಂದ 800 ನ್ಯಾನೋಮೀಟರ್ 200 ರಿಂದ 4 ಅನ್ನು ನೋಡಬಹುದು 00 ನೇರಳಾತೀತ ಪ್ರದೇಶವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಬಣ್ಣ ಪಡೆಯುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಸಹಾಯದಿಂದ ಮತ್ತೊಂದು ಸಾಮಾನ್ಯ ತಂತ್ರವಾಗಿದೆ, ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಕೆಲವು ಕ್ರೋಮೋಫೋರಿಕ್ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ಆಕ್ಸೋಕ್ರೋಮಿಕ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಯೋಗವನ್ನು ಹಾಕುವ ಮೂಲಕ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಬಣ್ಣರಹಿತವಾಗಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಶಾಖೆಯಾಗಿದೆ. ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಬೋನಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಪ್ರಯೋಜನದ ಪ್ರಯೋಜನವು ಅದ್ಭುತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನೀವು ಡಯಾಜೋ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪರಿವರ್ತಿಸಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಆಹ್ ನಾನು ಹೇಳಿದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅನಿಲಿಂಗ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಡಿಜಿಟೈಜ್ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ಡಯಾಜೊ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯಿರಿ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಬಯಸುತ್ತೀರಿ ಡಯಾಜೊ ಕಾಂಪೌಂಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿ ಮತ್ತು ಸ್ವಲ್ಪ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಹಾಕಿ ಏಕೆಂದರೆ ಈಗ n 2 ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಹಳ ಸುಂದರವಾದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮಾಡಬಹುದು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆದಿರುವ ಪದವಿದೆ cux ಮತ್ತು h x ಟು ಪ್ಲಸ್ ಹ್ಯಾಲೈಟ್ ಅಥವಾ x ಸೈನೈಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಇತ್ಯಾದಿ .

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಎನ್ ಟೂ ಪ್ಲಸ್ ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು x ಅನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ಅಲ್ಲಿಗೆ ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಈ ಡಯಾಜೊ ಸಂಯುಕ್ತದಿಂದ ನೀವು ಸೈನೋವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಅನೇಕ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮೊದಲು ಸ್ಯಾಂಡ್ ಮೆಯೆರ್ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಸ್ಯಾಂಡ್ ಮೈಯರ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹಲವಾರು ಬದಲಿ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಮಾಡಲು ಒಂದು ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಈ ಡೈಜೋನಿಯಮ್ ಉಪ್ಪಿನ ಮೂಲಕ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಂಯುಕ್ತದ ಸಹಾಯದಿಂದ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮರಳು ಮೈಜರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ co x ಮತ್ತು h x ಕಾರಕ x ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಸೈನೈಡ್ ಇತ್ಯಾದಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಮೊದಲು ಅಲಿಫಾಟಿಕ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದೆ ನಂತರ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಮಾತ್ರವಲ್ಲ ಮತ್ತು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಪ್ರಶ್ನೆಯೂ ಬರುತ್ತದೆ. ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ನೇರ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧಗಳು ಒಂದೇ ಬಾಂಡ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವು ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅಥವಾ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು ನಾನು ಈ ರೀತಿಯ

ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯುವುದಾದರೆ ನಾನು ಬಹಳ ಸರಳವಾದ ಪ್ರಕರಣವನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾನು ಬದಲಿಯನ್ನು h3 chd ಎಂದು ಹಾಕುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಹಜವಾಗಿ ನಾನು ವೇಲೆನ್ಸಿಯನ್ನು ಪೂರೈಸಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರಕರಣವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಅದು ಒಂದೇ ಬಂಧವಲ್ಲ ಆದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇದೆ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯ ಸಿ ಆಂಪೌಂಡ್‌ಗಳು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿವೆ, ಇವುಗಳನ್ನು ಅಮೈನ್ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಅಮೈನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅವುಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಅಣುವನ್ನು ಮುರಿದು ಸಿಂಥೋನ್ ಅಥವಾ ಸಿಂಥೆಟಿಕ್ ಸಮಾನವಾಗಿ ಕೆಲವು ಸುಳಿವುಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಅಸಿಟೋನ್‌ನಂತೆ ಸರಳವಾದ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುಗಳೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಹೇಳಬಹುದು. ಅಮೋನಿಯಾ ಅಥವಾ ಅದರ ವ್ಯುತ್ಪನ್ನ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಗ ಅಸಿಟೋನ್ ಅನ್ನು ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದರೆ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುಗಳು ಅಮೈನ್ ಮತ್ತು ಅಸಿಟೋನ್ ಆಗಿದ್ದು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿದೆ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕೊರತೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನನಗೆ ಹೇಗೆ ಗೊತ್ತು ಏಕೆಂದರೆ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಕಾರ್ಬನ್ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ಡ್ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಧ್ರುವೀಕರಣ ಸಾಧ್ಯ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಬಂಧವು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಕಡೆಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಚಲಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಪಾಸಿಟಿವ್ ಆಗಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈನ್ ಅಲ್ಲಿಗೆ ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನೀವು ch ಮೂರು cch ಮೂರು o ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ. ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಈ ಬದಿಯು nhh ಎರಡು ಮತ್ತು ನಾನು ಇದನ್ನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹಾಕಿದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಒ ಮೈನರ್ ಮೂಲಕ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ch3 c c ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ h3 ಮತ್ತು ಇದು ಈಗ oh nhh ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್‌ನಿಂದ ಬರುವ ಅಸಿಟೋನ್ ಭಾಗಕ್ಕೆ ಮತ್ತು nh2 ಅಮೋನಿಯಾದಿಂದ ಬರುತ್ತಿರುವ ಅಮಿನ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು oh ಗುಂಪಿಗೆ ಪರಿಚಯಿಸಲ್ಪಟ್ಟ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ನಂತರ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸರಳವಾಗಿ ಬಿಸಿ ಮಾಡುವುದರಿಂದ ಅದು ನೀರನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಅದು ನೀರನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಈ ಸಾರಜನಕ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವು ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ, ಹೇಗೆ ಹೊರಡುತ್ತದೆ, ಓಹ್ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅನ್ನು ಬಿಟ್ಟುಬಿಡುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ h ಮತ್ತು ಓಹ್ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅನ್ನು ಒಂದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಬಿಡುವುದು ಇದನ್ನು ಯಾವ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್‌ನಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ch3 ch3 ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ nh ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಮೈನ್ ಅಮೋನಿಯಾದಿಂದ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಒಂದು ಸರಳ ಮಾರ್ಗ ಅಥವಾ ಬದಲಿ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಸಹ ನೀವು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ದಾಳಿ ಮಾಡುವ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಥವಾ ಬದಲಿ ಅಮೋನಿಯಾ ಆಗಿದ್ದು, ನಂತರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಈ ರೀತಿಯ ಎಲಿಮಿಗಳನ್ನು ಒಂದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಬಿಡುವ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಕ್ರಿಯೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ . ರಾಷ್ಟ್ರವನ್ನು ಬೀಟಾ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ಕುತೂಹಲಕಾರಿ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವೆಂದರೆ ಆಂಟಿ ಗ್ರೂಪ್ ಎಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಇದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾದ ಸಂಕೀರ್ಣವಲ್ಲ ಇದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾದ ಪ್ರಕರಣ ಹೈಡ್ರೋಜನ್, ಇದರಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅನ್ನು ಬಿಡಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬೀಟಾ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ನಾವು ಅಮೈನ್ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ನಾವು ವಿವರಗಳಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳು ಸಹ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿಂದ ಅನೇಕ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಒಂದು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಬಲ್ಲೆ. ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಎನ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೆಲವು ಬದಲಿಗಳನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಡಿ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಮಾಡಲು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ, ಇವುಗಳ ಸಹ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಮತ್ತು ಸ್ಫೋಟಕ ಪ್ರಕೃತಿ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ಕ್ಷೇತ್ರವಾಗಿದೆ ಇದು ಮೂಲತಃ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕದಿಂದ ಬರುತ್ತಿದೆ ಸರಿ ಮೂರನೇ ವಿಷಯ ನಾನು ಬಿಟ್ಟಿದ್ದು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಂಧಿತ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಂಧಿತ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೇಗೆ ಮಾಡುವುದು ಮತ್ತು ಅದರ ಬಳಕೆ ಏನು ಎಂದು ನಾನು ಸರಳವಾದ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಸ್ವಲ್ಪ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಕ್ಷಾರದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಹೈಡ್ರೊಲೈಸ್ಡ್ ದುರ್ಬಲಕೆಯನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ h2o ನೊಂದಿಗೆ h2o ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ h ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಉತ್ಪನ್ನ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧದ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಒಂದನ್ನು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಕಡೆಗೆ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನೋಡುತ್ತಿರುವುದು ಕೊಹ್ ಹೆಚ್ ಇದು ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಋಣಾತ್ಮಕ ರೀಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿದೆ ಈ ರೀತಿಯ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಇದು ತುಂಬಾ ಸ್ಥಿರವಾದ ಜಾತಿಯಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಈ n ಮೈನಸ್ ಮೂಲಕ ಎತ್ತಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು rcoh ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಭಾಗವು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ nh rc ಡಬಲ್ ಬೋ ಆಗಿರುತ್ತದೆ nd nh ಮತ್ತು ಓಹ್ ಈ ರೀತಿಯ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಎರಡು ಬಂಧಿತ ವಸ್ತುಗಳಿಗೆ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಂಧಿತವಾಗಿ ಕೊನೆಗೊಳಿಸಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಇದನ್ನು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿ ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಾನು ಬರೆದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೋಡವು ಒಂದರಿಂದ ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವಿದ್ಯಮಾನಗಳು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಡಿಲೊಕಲೈಸೇಶನ್ ಅಲ್ಲ ಇದು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಈ ಸ್ಥಾನದಿಂದ ಆ ಸ್ಥಾನಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿರುವ ವಿದ್ಯಮಾನವಾಗಿದೆ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಡಿಲೊಕಲೈಸೇಶನ್ ಇದನ್ನು ಟಾಟೊಮೆರಿಸಂ ಎಂದು ಕರೆಯುವ ಇನ್ನೊಂದು ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಟಾಟೊಮೆರಿಸಂ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೊನೆಗೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಒಂದು ಸಂಯುಕ್ತವು rconh ಎರಡು ಏನು ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಅದು ಅಮೈಡ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೈಟ್ರೈಲ್‌ನಿಂದ ನಾವು ಅಮೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಹೇಗೆ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದಿಂದ ಯಾವ ರೀತಿಯ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಯು ಆಮ್ಲ ವೇಗವರ್ಧಿತ ಅಥವಾ ಬೇಸ್ ವೇಗವರ್ಧನೆಯಾಗುತ್ತದೆ rc ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಅದು rconh ಎರಡು ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈಡ್ ನೈಟ್ರೈಲ್‌ನಿಂದ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಮೈಡ್ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ರಚನಾತ್ಮಕ ಲಕ್ಷಣವಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿಂದ ನೀವು ಪಾಲಿಮೈಡ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ನಂತರ ದೈನಂದಿನ ಜೀವನದಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾಗುವ ಅನೇಕ ಇತರ ಪಾಲಿಮರಿಕ್ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಾಲಿಯಾಮಿ ಡಿ ಎಂಬುದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಲಕ್ಷಣವಾಗಿದ್ದು, ಆಹ್ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವು ನೈಟ್ರೈಲ್‌ನಿಂದ ಬರುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾಗಿದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಆರ್ ಕೋ ಮತ್ತು ಎಚ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಎರಡು ಬಾರಿ ನಾನು ಈ ರೀತಿ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಮೂಲಕ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಸೈನೈಡ್‌ನಿಂದ ಅಮೈಡ್‌ಗೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ನಾನು ನನ್ನ ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಗಳನ್ನು ಕೇಳುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಅಸಿಟಮೈಡ್ ch3co nh2 ಅನ್ನು ನೀಡಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಮತ್ತು ನಾನು ಅಸಿಟೋನೈಟ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ch3cn ಅದನ್ನು ಹೇಗೆ ಮಾಡುವುದು ಜನರು ಗೊಂದಲಕ್ಕೊಳಗಾಗುತ್ತಾರೆ ಆದರೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ನಿಯಮವೆಂದರೆ ನೀವು ನೈಟ್ರೈಲ್‌ನಿಂದ ಅಮೈಡ್‌ಗೆ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಒಡೆಯುವುದು ಎಂದರೆ ಅಮೈಡ್‌ನಿಂದ ನೈಟ್ರೈಲ್‌ಗೆ ನೀವು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವನ್ನು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ಏಜೆಂಟ್ ಯಾವುದು ಅನೇಕ ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಪೆಂಟಾಕ್ಸೈಡ್ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ನೀರಿನ ಆರೈಕೆ ಎಷ್ಟು ಸರಳವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಅದು ಅದೇ ವಿದ್ಯಮಾನಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಮುಂದುವರಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ಟೌಟೊಮೆರಿಸಂಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ. ಅಯ್ ನಾನು ಹಿಂದಿನ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ಹೋಗುತ್ತದೆ ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹೊರಹಾಕುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಹೊರಹಾಕಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ch ತ್ರೀ ಸಿ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ n

ಆದ್ದರಿಂದ ch ತ್ರೀ ಸಿ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡಿಂಗ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಅಮೈಡ್‌ನಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೈಲ್ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದಿಂದ ಅಮೈಡ್‌ಗೆ ಹೈಡ್ರೊಲೈಸ್ ಆಗುವುದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮಾಡಲು ಮತ್ತು ಅಮೈಡ್ಸ್ ಪಾಲಿಮೈಡ್‌ಗಳಂತಹ ಪ್ರಮುಖ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ತಯಾರಿಕೆಗೆ ಇದನ್ನು ಬಳಸುವ ಮತ್ತೊಂದು ತಂತ್ರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕದ ಮತ್ತೊಂದು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವನ್ನು ನಾನು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ನಾನು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಬರೆದರೆ ಅದು ತುಂಬಾ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿದರೆ ಐದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಈಗ ನೇರವಾಗಿ ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ch ನಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ ಸಾರಜನಕ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಾನು ನಿಖರವಾಗಿ ಹೇಳಬೇಕು ಇದು ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಏಕೆ ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಬಿ ಏಕೆಂದರೆ ಹೆಟೆರೊಟಾಮ್ ಏಕೆ ಆವರ್ತಕವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಒಂದು ತುದಿಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನಾನು ಅದೇ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಅದು ಸುಗಂಧವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರಗಳಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಸಾರಜನಕದಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹೊಗೆಲ್ ನಿಯಮವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಪ್ಲ್ಯಾನರ್ ಸಂಯೋಜಿತ ಚಕ್ರೀಯ ಸಂಯುಕ್ತವು ನಾಲ್ಕು n ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಎಲ್ಲಾ ನಿಯಮಗಳನ್ನು ಅನುಸರಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇನ್ನೊಂದು ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆದರೆ ಇದು ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ , ಅದು ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವಾಗಿದ್ದು , ಇದರಲ್ಲಿ ಒಂದು ಸದಸ್ಯ ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ನಂತರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಪ್ರತಿಯೊಂದೂ ಒಂದನ್ನು ಹೊಂದಿದೆಯೇ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ಅಣುವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನಾನು ಈ ರೀತಿಯ ಅಣುವನ್ನು ಎಲ್ಲಿಯಾದರೂ ನೋಡಿದ್ದೇನೆ ಎಂಬ ಉತ್ತರ ಹೌದು ಇದು ಒಂದು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹೆಟೆರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎರಡು ವಿಧಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಆ ಎರಡು ವಿಧಗಳು ಒಂದು ಐದು ಸದಸ್ಯರು ಮತ್ತೊಂದು ಆರು ಸದಸ್ಯರು ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಮೇಲೆ ನಮ್ಮ ಗಮನವನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿದ್ದೇವೆ. ರಿಂಗ್ ಸದಸ್ಯ ಸಾರಜನಕ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಬ್ಬರನ್ನು ಪೈರೋಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇನ್ನೊಂದನ್ನು ಪಿಡಿಡಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಬೇಸ್ ತುಂಬಾ ಸಾಮಾನ್ಯ ಬೇಸ್ ನಾನು ಹೇಗೆ ಹೇಳಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಅಲ್ಲಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಈ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯು ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಲಭ್ಯವಿರುವುದನ್ನು ನೋಡಬಹುದು, ಅದು ದಾನ ಮಾಡಬಹುದು ಯಾವುದೇ ಆಮ್ಲೀಯ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಇದು ಮೂಲ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಪಿರಿಡಿನ್ ಉತ್ತಮ ದ್ರಾವಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹೆಟೆರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದ್ದು, ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು n ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಸುಗಂಧವನ್ನು ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಪೂರೈಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈ ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತದ ಸ್ವರೂಪ ಏನು ಎಂದು ನಾನು ನಿಮ್ಮನ್ನು ಕೇಳಿದರೆ ಅದು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಹೌದು ಅದು ಹೇಗೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಡಿ ಆಹ್ ಸಂಯೋಜಿತ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಿಂದ ಎರಡು ಸಾರಜನಕ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೊತೆಗೆ ನಾಲ್ಕು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಅದು ಏಕೆ ಸಂಯೋಜಿತ ಏಕೆಂದರೆ ಡಬಲ್ ಸಿಂಗಲ್ ಡಬಲ್ ಸಿಂಗಲ್ ಆದರೂ ಎರಡು ಸಿಂಗಲ್ಸ್ ಬರುತ್ತಿದೆ ಆದರೆ ಇದು ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ವಿಷಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮರುಹೊಂದಿಸಿದರೆ ಅಥವಾ ಮರುಹೊಂದಿಸಿದರೆ ಅದು ನಾಲ್ಕು ಹೊಂದಿರುವ ಸಮತಲ ಸಂಯೋಜಿತ ಆವರ್ತಕ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿರುತ್ತದೆ n ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ n ಒಂದಾಗಿದೆ, ಅದು ನಾಲ್ಕು ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಆರು ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ನಿಖರವಾಗಿ ಇದು ಸಮತಲವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಸರಿಹೊಂದುತ್ತದೆ ಎಲ್ಲಾ sp ಎರಡು ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಇದು ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಅದು ಆರು ಎರಡು ಜೋಡಿ ಇಂಗಾಲದಿಂದ ಎರಡು ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಎರಡು ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ನಿಯಮಗಳನ್ನು ಸಹ ಅನುಸರಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈಗ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸ್ವಭಾವವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕವು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆರು ಸದಸ್ಯರು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ಲಭ್ಯವಿದೆ ಸಾರಜನಕದ ಮೇಲೆ ಇತರ ತಲಾಧಾರಕ್ಕೆ ಲಭ್ಯವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಬೇಸ್ ಪೈಲಟಿಂಗ್ ಎಂಬ ಪದವನ್ನು ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ಆದರೆ ಪೈರೋಲ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾನು ಆ ಪದವನ್ನು ಬರೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಏಕೆ ಸಾರಜನಕದ ಏಕೈಕ ಜೋಡಿಯಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಈಗ ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಸುಗಂಧವನ್ನು ಪಡೆಯಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಘಟಕ ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಲಭ್ಯವಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಆಮ್ಲೀಯತೆಯಾಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾದ ಪ್ರಶ್ನೆಯೊಂದು ಉತ್ತಮವಾದ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಕೇಳಲಾಗುತ್ತದೆ , ಪೈರೋಲ್ ಆಮ್ಲೀಯ ಮತ್ತು ಪಿರಿಡಿನ್

ಹೊಂದಿರುವ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಸಾರಜನಕವು ಹೇಗೆ ಬರುತ್ತದೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಸಾರಜನಕವು ಕ್ಷಾರೀಯವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿದೆ ಉತ್ತರ ಪಿರಿಡಿನ್ ಸಾರಜನಕದ ಮೇಲಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ದಾನ ಮಾಡಲು ಲಭ್ಯವಿದೆ ಆದರೆ ಪೈರೋಲ್ ಘಟಕದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಐದು ಸದಸ್ಯರಾಗಿದ್ದು, ಅದರ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇರುವಲ್ಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ವಸ್ತುವಿಗೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಸುಗಂಧವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರ ಲಭ್ಯವಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕೊರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಲೆವಿಸ್ ಸಿದ್ಧಾಂತದ ಪ್ರಕಾರ ಇದು ಕಂಟೋನರ್ ಉತ್ತಮ ಬೇಸ್ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸ್ವೀಕಾರಕವು ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪೈರೋಲ್ ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪಿರಿಡಿನ್ ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಪಕ್ಕದ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ನೇರವಾಗಿ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಗುಂಪಿಗೆ ನೇರವಾಗಿ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ನೇರವಾಗಿ ಲಗತ್ತಿಸಿರುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡುವ ಮತ್ತೊಂದು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವಿದ್ಯಮಾನವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇದು ಒಂದು ಭಾಗವಾಗಿರಬಹುದು ಇಂಜಿನಿಯರಿಂಗ್ ಅಥವಾ ಐದು ಸದಸ್ಯರು ಅಥವಾ ಏಳು ಸದಸ್ಯರು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸರಣಿಗಳಲ್ಲಿ ಸಹ

ಆದ್ದರಿಂದ ಜೈವಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕಗಳ ಪಾತ್ರವು ಮಹತ್ತರವಾಗಿದೆ , ಕಾರ್ಬನ್ ನಿಟ್ನ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ವರ್ಗದ ಬಗ್ಗೆ ನಾನು ಏನನ್ನೂ ಹೇಳಲಿಲ್ಲ ರೋಜೆನ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಜನರು ಆ್ಯಂಟಿಬಯೋಟಿಕ್‌ಗಳು ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದಂತೆಯೇ ಬೀಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಒಂದು ವರ್ಗವಲ್ಲ ಅನೇಕ ವರ್ಗಗಳ ಪ್ರತಿಜೀವಕಗಳಿವೆ ಬೀಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಯುನಿ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದುದಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಎರಡನೇ ಭಾಗವು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವು ಕಟ್ಟಡವಾಗಿದೆ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಅನ್ನು ನಿರ್ಬಂಧಿಸುವುದು ಮೂರನೆಯ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನಾವು ಪೈರೋಲ್ ಘಟಕಗಳನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನಾಲ್ಕು ಪೈರೋಲ್ ಘಟಕಗಳು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಸಂಪರ್ಕಗೊಂಡಿವೆ ಎಂದು ನಾನು ಅದನ್ನು ಬರೆದರೆ ಅದು ಕೇವಲ ಒಂದು ರಚನೆಯಲ್ಲಿದೆ ನಾನು ನಿರಂಕುಶವಾಗಿ ಒಂದು ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ಅಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಪೈರೋಲ್ ಘಟಕಗಳು ಇವೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾಲ್ಕು ಪೈರೋಲ್ ಘಟಕಗಳು ನಾಲ್ಕು ಬದಿಗಳಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿ ಪಿ ರೋಲ್ ಘಟಕವು ಎರಡು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿರುವ ಈ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆಯನ್ನು ತುಂಬಲು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಅಥವಾ ಬದಲಿ ಒಂದು ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಸ್ಥಾನಗಳ ಎರಡು ಸ್ಥಾನ ಮತ್ತು ಐದು ಸ್ಥಾನಗಳನ್ನು ಸಂಪರ್ಕಿಸುತ್ತದೆ. ಮತ್ತೊಂದು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಅಥವಾ ಅದನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ಮತ್ತೊಂದು ಪೈರೋಲ್ ಘಟಕಕ್ಕೆ ಸಂಪರ್ಕಿಸಬಹುದು, ಇದರಿಂದಾಗಿ ರಚನಾತ್ಮಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳು ಒಂದು ಕುಹರವನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕುಹರವು ಅನೇಕ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳಿಗೆ ಹೊಂದಿಕೊಳ್ಳಲು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಆ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನೀಡುವ ಆ ಲೋಹದ ಅಯಾನುಗಳು ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವನ್ನು ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಜೈವಿಕ ಚಟುವಟಿಕೆಗಳು ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಬಣ್ಣ ಮತ್ತು ನಾನು ನಿಮ್ಮನ್ನು ಕೇಳಿದರೆ ಈ ರೀತಿಯ ನಾಲ್ಕು ಪೈರೋಲ್ ಘಟಕಗಳು ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ಅಥವಾ ಬದಲಿ ಇಂಗಾಲದ ಮೂಲಕ ಸಂಪರ್ಕಗೊಂಡಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದ್ದೀರಾ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ರಿಂಗ್ ಮ್ಯಾಕ್ರೋ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸುವುದು ಒಂದು ಕುತೂಹಲಕಾರಿ ಸಂಗತಿಯೆಂದರೆ, ಜನರಲ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಪ್ರಕಾರವನ್ನು ಪೋರ್ಫಿರಿನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಪಾಲಿ ಪಿ ನಾಲ್ಕು ಘಟಕಗಳನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸುತ್ತುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನೋಡುವ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಲ್ಲಿ ಈ ರೀತಿಯ ಪೋರ್ಫಿರಿನ್ ಎರಡರಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಇರುತ್ತದೆ. ಮೂರು ಕುತೂಹಲಕಾರಿ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ನಾವು ದಿನನಿತ್ಯದ ಜೀವನಕ್ಕೆ ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ, ರಕ್ತವು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ ಎಂದು ಎಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ರಕ್ತವು ಹಿಮೋಗ್ಲೋಬಿನ್ ಹೀಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಪಾಲಿ ಪೈರೋಲ್ ಘಟಕವಾಗಿದ್ದು, ಅಲ್ಲಿ ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಇರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಬ್ಬಿಣವು ಲೋಹದ ಅಯಾನು ಆಗಿದ್ದು ಹಸಿರು ಎಲೆಗಳನ್ನು ಏಕೆ ಬಿಡುತ್ತದೆ ಎಲೆಗಳು ಹಸಿರು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ಏಕೆ ಇವೆ, ಉತ್ತರವು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ, ಅದು ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಮೂಲ ಘಟಕ ರಚನಾತ್ಮಕ ಘಟಕಗಳು ಗುಂಡು ಹಾರಿಸುತ್ತವೆ d ಈ ಪೋರ್ಫಿರಿನ್ ಎಂದರೆ ನಾಲ್ಕು ಸಮಾನಾಂತರ ಘಟಕಗಳು ಎರಡು ಮತ್ತು ಐದು ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೂಲಕ ಸಂಪರ್ಕಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ, ಇದರಿಂದಾಗಿ ಒಂದು ಕುಳಿಯನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕುಹರದೊಳಗೆ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅಥವಾ ಅನೇಕ ಅಯಾನುಗಳ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಅನ್ನು ಅಳವಡಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಬಣ್ಣ ಜೈವಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುವ ವರ್ಣದ್ರವ್ಯಗಳು ಮತ್ತು ಔಷಧಗಳು ಒಂದು ಸರಳ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಹೀಮ್ ಗ್ಲೋಬಿನ್ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಎರಡನೇ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿರುವ ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ ಮತ್ತು ಮೂರನೆಯ ಉದಾಹರಣೆ ಸೈನೊಕೊಬಾಲಮಿನ್ ಸ್ವಲ್ಪ ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ರಚನೆ ಆದರೆ ಮೂಲಭೂತ ಏಕತೆ ಪಾಲಿ ಪಿರೋಲ್ ಆಗಿದೆ ಅದು ವಿಟಮಿನ್ ಬಿ 12 ನಲ್ಲಿರುವ ಆಹ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಟಮಿನ್ ಬಿ 12 ಸಹ ಆಗಿದೆ ಬೈಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಸದಸ್ಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ದೈನಂದಿನ ಜೀವನದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಔಷಧೀಯ ವಸ್ತುಗಳಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕದ ಸಂಯುಕ್ತದ ಪ್ರಮುಖ ಲಕ್ಷಣಗಳಾಗಿವೆ ಅಥವಾ ಇನ್ನೊಂದು ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾನು ಇಂದಿನ ದಿನವನ್ನು ಕೊನೆಗೊಳಿಸಲು ಇನ್ನೊಂದು ವಿಷಯವನ್ನು ಹೇಳಲೇಬೇಕು ಆ್ಯಂಟಿಬಯೋಟಿಕ್‌ಗಳ ಹೊರತಾಗಿ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಪ್ರೋಟೀನ್ ಪೆಪ್ಟೈಡ್‌ಗಳು ಬೇರೆ ಪಿರಿಮಿಡಿನ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಪೈರೋಲ್ ಕ್ವಿನೋಲಿನ್ ಪಿಡಿಡಿಯಂತಹ ಅಮೈಡ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಹೆಟೆರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗಿಂತ ಅವು ಜೀವ ಡಿಎನ್‌ಎ ಆರ್‌ಎನ್‌ಎ ಆನೋಟ್‌ನ ಬಿಲ್ಡಿಂಗ್ ಬ್ಲಾಕ್ಸ್ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಅವಳ ಪ್ರಮುಖ ಸಾರಜನಕವು ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್‌ಗಳು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದಿಂದ ಕ್ಷಾರ ಸಂಯುಕ್ತ ಕ್ಷಾರೀಯವಾಗಿದ್ದು , ನೈಸರ್ಗಿಕ ಮೂಲಗಳಿಂದ ಪಡೆದ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಮೂಲಗಳಿಂದ ಪಡೆದ ಸಾರಜನಕವು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಔಷಧೀಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು, ಆದ್ದರಿಂದ ಔಷಧೀಯವಾಗಿ ಮುಖ್ಯವಾದ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್‌ಗಳಾಗಿವೆ. ಕೆಲವು ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಬಹುದೇ ಎಂದು ನಾನು ಕೇಳಿದರೆ ನಾನು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಲಿಲ್ಲ, ಹೌದು ಕ್ವಿನೈನ್ ನಿಕೋಟಿನ್ ಪಿರಿಮಿಡಿನ್ ಅನೇಕ ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್‌ಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಮಾದಕವಸ್ತುಗಳು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಘಟಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕದ ಮಹತ್ವದ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೊ ಗುಂಪಿನ ಸಹಾಯದಿಂದ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸುವುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಕಡಿತ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೊವನ್ನು ಅಮೈನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವುದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಡಯಾಜೋಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸುವುದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟವಲ್ಲ , ಅದು ಸೋಡಿಯಂ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಜೀರ್ಣಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಬಳಸುವುದರಿಂದ ಮರಳು ಮೈರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಡಯಾಜೊ ಗುಂಪು ಡಬ್ಲ್ಯೂ ಅಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಬಹುದು ಕೆಟ್ಟದಾಗಿ ಹೋಗಿ ಮತ್ತು ಹೊಸ ಗುಂಪು ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ರೂಪಾಂತರದಲ್ಲಿ ಆ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಬಳಕೆಯನ್ನು ನಾನು ಮುಂದಿನ ಬಾರಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಇತರ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಮುಂದುವರಿಸುತ್ತೇನೆ ಧನ್ಯವಾದಗಳು