ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಪರಿಹರಿಸುವ ಅಧಿವೇಶನದಲ್ಲಿ ಐಐಟಿ ಪಾಲ್‌ಗೆ ನಿಮ್ಮನ್ನು ಸ್ವಾಗತಿಸುತ್ತೇವೆ , ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ಸ್ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಆಮ್ಲಗಳ ಪರಿಕಲ್ಪನೆ ಆಧಾರಿತ ಸಮಸ್ಯೆಗಳನ್ನು ನಾವು ಕವರ್ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ, ಏಕೆಂದರೆ ನಿಮಗೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ಸ್ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು ಅಥವಾ ಪ್ರಮುಖ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ವ್ಯಾಪಕವಾದ ಉಪಯುಕ್ತತೆಗಳನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ. ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ನುಣುಪಾದ ಆಮ್ಲಗಳ ತಯಾರಿಕೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳೊಂದಿಗಿನ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಮಸ್ಯೆಗಳನ್ನು ಕವರ್ ಮಾಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಓಝೋನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಯೋಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸೋಣ ಸತು ಮತ್ತು ನೀರು x ಮತ್ತು y ಎರಡೂ x ಮತ್ತು y ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ x ಮಾತ್ರ ಪರೀಕ್ಷೆಯಿಂದ ಧನಾತ್ಮಕ ಹಲೋ ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಸಹಿಷ್ಣುತೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೆಲಿಕ್ಸ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯು ಈ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರದಿಂದ ಅಲ್ಪವಿರಾಮ x ಮತ್ತು y ಅನ್ನು ಗುರುತಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು cn h2n ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರದೊಂದಿಗೆ ವಿಭಜಿಸುವುದರಿಂದ ಅದು ಆಲ್ಕೀನ್ ಎಂದು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು, ಈಗ ನಾವು x ಮತ್ತು y ಎರಡೂ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ ಧನಾತ್ಮಕ ಹಾಲೋಫಾರ್ಮ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಎರಡೂ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಅದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಜೊತೆಗೆ ಸಂಯುಕ್ತ x ಧನಾತ್ಮಕ ಕಾಲಮ್‌ಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒತ್ತಡವನ್ನು ತುಂಬುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಅದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿದೆ ಒಮ್ಮೆ ನಾವು x ನ ರಚನೆಯನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ, ನಾವು y ನ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು, ಅದು ಕಾರ್ಬೊನಿಕ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿರುವ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ನಾವು ಉಳಿದ ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಬೇಕು, ಇದು ಇವುಗಳಿಂದ y ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಈಗ ನೀವು ಒಲೆಫಿನ್‌ನ ರಚನೆಯನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ರಚನೆಯಂತೆ ಬರೆಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು ಮುಂದಿನ ಸಮಸ್ಯೆಗೆ ಹೋಗುವ ಮೊದಲು ಈ ರೂಪಾಂತರದ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನೋಡೋಣ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆ ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ರೂಪಾಂತರ ಸಾವಯವ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯಾಗಿದೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಒಂದು ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ರೆಟ್ರೊ ಒಂದು ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಮೂರು ಸೈಕಲ್ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಸ್ಥಿರವಲ್ಲದ ಒಂದು ಚಕ್ರದ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಓಝೋನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಮೂರು ಚಕ್ರದ ಸೇರ್ಪಡೆ, ಇದು ಒಂದು ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಮೂರು ಚಕ್ರದ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು . ಆಸ್ಟೊನೈಟ್ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ರೂಪಿಸಿದ ನಂತರ ಇದು ನೀವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಸತುವನ್ನು ಬಳಸುವಾಗ ಈ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಆಸ್ಟೊನೈಟ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಡ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಸತುವು ಸತುವು ಸತು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸತುವು ಬದಲಿಗೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ, ನೀವು ಡೈಮೀಥೈಲ್ ಸಲ್ಫೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು ಅದು ಡೈಮೀಥೈಲ್ ಸಲ್ಫಾಕ್ಸೈಡ್ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಆಕ್ಸಿಡೇಟಿವ್ ಸೀಳಿನಿಂದ ಫಾರ್ಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾದಾಗ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಿ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಒಂದು ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಮೂರು ಚಕ್ರದ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು, ಇದು ಸ್ಥಿರವಲ್ಲದ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡಲು ಈ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ರೆಟ್ರೊ ಒಂದು ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಮೂರು ಚಕ್ರದ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು. ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದಲ್ಲಿ ಜ್ವಾಲಾಮುಖಿಯನ್ನು ಕಾರ್ಬೊನೈಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಮೂಲಕ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಸತು ಅಥವಾ ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಸಲ್ಫೈಡ್ ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಕೀಟೋನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ನೀವು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಹ್ಯಾಲೋ ಫಾರ್ಮ್ ಪರೀಕ್ಷೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡಬಹುದು. ಇದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಪೋ ಹಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅದು ಹಾಲೋ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಫಾರ್ಮ್ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ನುಣುಪಾದ ಆಮ್ಲ ಸಹಿಷ್ಣುತೆ ಮತ್ತು ಭರ್ತಿಗಳ ಪರೀಕ್ಷಾ ಸಹಿಷ್ಣುತೆಯ ಕಾರಕವನ್ನು ಜಲೀಯ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ದ್ರಾವಣದಿಂದ ನೀವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಮಿಶ್ರಣ ಮಾಡುವಾಗ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಈ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ. ಮತ್ತು ಇದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅದು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬೆಳ್ಳಿ ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಸಮಾನವಾದ ಟಾಲರೆನ್ಸ್ ಕಾರಕವನ್ನು ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಬೆಳ್ಳಿ ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ನಾವು ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ನಿರ್ಣಯಕ್ಕಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಅದೇ ರೀತಿ ನಾವು ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ದ್ರಾವಣ ಮತ್ತು ಟಾರ್ಟಾರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸೋಡಿಯಂ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಉಪ್ಪಿನಿಂದ ತಯಾರಿಸಿದ ಫೆಲ್ಲಿಂಗ್ ಕಾರಕವನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು. ಈ ತಾಮ್ರ 2 ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್‌ಗೆ ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ತಾಮ್ರ 2 ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ನಂತರ ತಾಮ್ರ 2 ಕಾಪ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಅವಕ್ಷೇಪದಿಂದ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಪ್ರತಿ 1 ತಾಮ್ರವನ್ನು ಸಂಕೀರ್ಣಗೊಳಿಸಲು ಎರಡು ಸಮಾನವಾದ ತಾಮ್ರವನ್ನು ಬಳಸಬೇಕು ಅದನ್ನು ತಾಮ್ರ ಒಂದು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಇವು ಈಗಾಗಲೇ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಬಳಸುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪರೀಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ಕ್ರಮವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುವ ಮುಂದಿನ ಸಮಸ್ಯೆಗೆ ಹೋಗೋಣ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಕಡೆಗೆ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಕೆಳಗಿನ ಸೆಟ್ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯೆಂದರೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದರೆ ಎರಡು ಸೆಟ್ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿವೆ ಮೊದಲನೆಯದು ಬೆಂಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಬದಲಿ ಬೆಂಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದರೆ ಈಗಾಗಲೇ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿಯನ್ನು ನಾವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು. ಇಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿ, ನಿಮಗೆ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಏಕೆಂದರೆ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಸುಗಂಧ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ದಾನ ಮಾಡಬಹುದು, ಇದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ ಓಲ್ಡ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಎಳೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬೆಂಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಕಾರ್ಬನ್ ಗುಂಪಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿಯನ್ನು ಈ ಅಲ್‌ನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿಯನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಸಿದ್ಧವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಎರಡಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಒಂದು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾವು ಬೆಂಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ನೈಟ್ರೊಬೆನ್ಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ನೋಡೋಣ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಸ್ವಭಾವದಿಂದಾಗಿ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ. ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿನ ಹಿಂದಿನ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿಯ ಕ್ರಮವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸ್ವಭಾವದ ಕಡೆಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ . ಈ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತದ ಕಡೆಗೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮೂರು ಈ ಎರಡನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದಾಗ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್

ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಬೆಂಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಾಲ್ಕು ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಕಡಿಮೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಇವುಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಕ್ರಮವಾಗಿದೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಕಡೆಗೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಈಗ ಈ ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡೋಣ ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿಯನ್ನು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ, ಇದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಡೆಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕಾರ್ಬನ್‌ನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿಯು ಈಗ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ. ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿಯನ್ನು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಈ ಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿಯು ಅದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅದು ಇರುತ್ತದೆ ಈ ಆರ್ಡರ್ ಆಸ್ಟ್ರೇಲ್ ತ್ರಿಜ್ಯ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಈ ಕೀಟೋ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಎಸ್ಟರ್ ಅಣುವಿನ ಈ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಆಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತದ ಕಡೆಗೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯು ಈ ಕೆಳಗಿನಂತಿರುತ್ತದೆ ಎಲ್ಲವೂ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದಾಗ ಕೀಟೋ ಗುಂಪು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಗುಂಪು ಈಗ ನಾವು ಮುಂದಿನ ಸಮಸ್ಯೆಗೆ ಹೋಗೋಣ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ c7h5ocl k ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು l ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು c7h6o ಸಂಯುಕ್ತವು ಡೈಮಿಥೈಲ್‌ಕ್ಯಾಟ್ಮಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ m ನೀಡುತ್ತದೆ, ಇದು ಧನಾತ್ಮಕ ಹಾಲೋಫಾರ್ಮ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ನೀವು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಕ್ಯಾಷನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಯುಕ್ತ a ಅನ್ನು ನೋಡಿದರೆ akl ಮತ್ತು m ಅನ್ನು ಗುರುತಿಸಿ m ಎಂದು ಅಸೋಸಿಯೇಟ್ ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಹಾಲೋಫಾರ್ಮ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿಸಿರುವ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ , ನೀವು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಬೆಂಜೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಬೆಂಜೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿ ಸಂಯುಕ್ತದ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀವು ಸುಲಭವಾಗಿ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು. ಇಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಅಗತ್ಯವಿರುವ 0.5 ಡೈಮಿಥೈಲ್‌ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್‌ಗೆ ಸಮನಾದ ಆಸ್ಟ್ರೋಫೆನೋನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಸೌಮ್ಯವಾದ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ, ಅದು ಈ ಆಸ್ಟ್ರೋಫಿನೋನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಈಗ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ಬೆಂಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ರಚನೆಯನ್ನು ನಾವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು. ಪೆರಿಯಮ್ ಸಲ್ಫೇಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುವುದರಿಂದ ಅದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ , ಇದನ್ನು ಕ್ರಾಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಆರಿಲ್ ಅಥವಾ ಎಚ್ ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಒಂದು ಕಡಿತ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಎಟರೊರಿಲ್ ಆಸಿಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಬೇರಿಯಮ್ ಸಲ್ಫೇಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಬೆಂಬಲಿಸುವ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವನ್ನು ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು, ಇದು ಕ್ರಿಯೆಯ ಹಾದಿಯಲ್ಲಿ ಬಹಳ ನಿರ್ಣಾಯಕ ನೋಟ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಸೊನ್ನೆಯು ಈ ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೇಟಿವ್ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಎರಡು ಮಧ್ಯಂತರವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ನಿರ್ಮೂಲನೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ. ವೇಗವರ್ಧಕ ಚಕ್ರವನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸಲು ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೇಟಿವ್ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ನ ಭಾಗಶಃ ಕಡಿತವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ , ನೀವು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಅನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬೇಕು ಫೆರ್ಮಿ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ಬೆಂಬಲಿಸಬೇಕು ನಂತರ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಉತ್ಪನ್ನವು ಈಗ ಅನುಮತಿಸಿ ಈ ಕೆಳಗಿನ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಕ್ರಮವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುವ ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ, ಇದರಲ್ಲಿ ಎರಡು ಸೆಟ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳಿವೆ, ಮೊದಲನೆಯದು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಅದರ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿಯನ್ನು ನೋಡಿದಂತೆ ನೀವು ಈ ಕೊಪೊಸಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಇಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅದು ನಾಲ್ಕನೇ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೋ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ n ನಾವು ಮೊದಲೇ ನೋಡಿದಂತೆ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಸುಗಂಧ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ಇದು ಈ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಸ್ವಭಾವದಿಂದಾಗಿ ಸಿಸ್ಟಮ್ನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಎಳೆಯಬಹುದು . ಈ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಈ ನಾಲ್ಕು ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದಾಗ ಇದು ಕಡಿಮೆ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್ ಮೂಲಕ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆದೇಶ ಈ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು ಈ ಕೆಳಗಿನಂತಿರುತ್ತದೆ , ಒಂದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಮೂರು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ನಿಜಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾವು ಅಲಿಫ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲ ಫ್ಲೋರೋಅಸೆಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೊಅಸೆಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮೊಸ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಮತ್ತು ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಕ್ಲೋರೋ ಪರ್ಯಾಯಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೂವಿನ ಬದಲಿ ಹೆಚ್ಚು, ಇದು ಬ್ರೋಮೊ ಪರ್ಯಾಯಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಯ ಆಮ್ಲೀಯತೆ c ಆಮ್ಲಗಳು ಈ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ, ಕ್ಲೋರೊಆಕ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಫ್ಲೋರೋಅಸೆಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ , ಇದು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರ್ಯಾಯದ ಡ್ರಾಯಿಂಗ್ ಸ್ವಭಾವದೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಿಂದಾಗಿ ಬ್ರೋಮೊಕ್ಲಿನಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾವು ಮೊದಲ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಸರಣಿಯನ್ನು ನೋಡೋಣ. ಒಂದು ಕ್ರೋಮಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಟೊಲುಯೆನ್‌ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕ್ರೋಮಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಆಲಿವಿನ್‌ಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ರಚಿಸುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ಎಕ್ಟೋಡರ್ಮ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅಮೈನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಎರಡು ರೀತಿಯ nh2 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಒಂದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಸಾರಜನಕದೊಂದಿಗೆ ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಈ ಶಕ್ತಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಈ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ರಾಸಾಯನಿಕವಾಗಿ ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಲು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವು ಈ ಹೆಚ್ಚು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಎನ್‌ಎಸ್ 2 ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ನಂತರ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವು ಈ ಪ್ರತಿರಕ್ಷಣಾ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ s ಮತ್ತು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಈಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಎರಡು ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಮೂರು ಸಿಗ್ಮಾ ಟ್ರಾಫಿಕ್ ಮರುಜೋಡಣೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವನ್ನು ರದ್ದುಗೊಳಿಸಬಹುದಾದ ಈ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ನೀಡಲು ಮತ್ತೊಂದು ಸಮಾನವಾದ

ಕ್ರೋಮಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು. ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಿ, ಈ ಪ್ರತಿರಕ್ಷಣಾ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಈ ಅಮೈನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಎಲ್ಲಾ ಗಾಳಿಯನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಅದೇ ರೀತಿ ಟೌರಿನ್ ಅನ್ನು ಅಸಿಟಿಕ್ ಅನ್ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಬೆಂಜೀನ್ ಡಯಾಸ್ಟೇಟ್ ನೀಡಲು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಇದನ್ನು ಹೈಡ್ರೊಲೈಸ್ ಮಾಡಿ ಬೆನ್ಝಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡಬಹುದು. ಬೆಂಜೀನ್ ch ಬಾಂಡ್ ಕ್ಲೋರಿನ್‌ನ ಸಮನ್ವಯವು ಬೆಳಕನ್ನು ಸಂರಕ್ಷಿಸಲು ಹೋಮೋಲಿಟಿಕ್ ಸೀಳನ್ನು ನೀಡಬಹುದು, ಇದು ಕ್ಲೋರಿನ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಇದು ಬೆಂಜೀನ್ ch ಬಂಧದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ನೀರಿನಿಂದ ಪ್ರತಿಫಲಿಸಿದಾಗ ಬೆಂಝೊಯ್ಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ. ನೀವು ಕ್ಲೋರಿನ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಬೆಂಜೀನ್ ಸಿಎಚ್ ಬಂಧದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಬೆಂಜೈಲ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಬೆಂಜೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಮತ್ತೊಂದು ಕ್ಲೋರಿನ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ಆಮೂಲಾಗ್ರದೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ನೀವು ಇದನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ರೂಪಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಬೆಂಜೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ, ನೀವು ನೀರಿನಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಫಲಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ನೀವು ಬೆಂಜಲೆಟಾವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಉತ್ಪನ್ನವು ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಆಸ್ಟೋಫಿನೋನ್ ಮತ್ತು ಬೆಂಜೈಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತಾಮ್ರದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಅನ್ಹೈಡ್ರಸ್ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಬಳಸಿ ಸಾಧಿಸಬಹುದು, ಇದನ್ನು ಗ್ಯಾಟರ್ಮನ್ ಕೋಚ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ . ಔಪಚಾರಿಕ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ತಾಮ್ರದ ಒಂದು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಇರುವಿಕೆಯು ಥರ್ಮಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ . ಬೆಂಝೋಲ್ಡೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡಲು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು ಅನ್‌ಹೈಡ್ರಸ್ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಸಿಟೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಸ್ಟೋಫೆನಾಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ಫ್ರೈಡೆಲ್ ಬೆಳೆಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಫಿಡೆಲ್ ಬೆಳೆಗಳ ಆಂದೋಲನ ಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನೀವು ಅಸಿಟಿಲೀನ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕ್ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡಲು ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯು ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅನ್ನು ಕೀಟೋನ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸುವುದನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ತೆಳುವಾದ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ನೈಟೆಲ್ ಅನ್ನು ಎರಡು ಹಂತದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ನೀವು ಪ್ರತಿರಕ್ಷಣಾ ಮಧ್ಯಂತರ ತೆಳುವಾದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ hcl ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ನೀವು ಇದನ್ನು ರೂಪಿಸಿದ ನಂತರ ತೆಳುವಾದ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದಿಂದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಇದನ್ನು ಸ್ಟೀವನ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಅದನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು ಟಿನ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಯೋ ಬದಲಿಗೆ ಸ್ಟೀವನ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಪ್ರತಿರಕ್ಷಣಾವನ್ನು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನಗೊಳಿಸಬಹುದು ಎಂದು ಅಮೈನ್ ನೀವು ಡೈಸೋಮೀಟರ್ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ನೈಟ್ರೈಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಪ್ರತಿರಕ್ಷಣಾ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ನೀವು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆ ಮಾಡಿದಾಗ ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಟಿನ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಅಥವಾ ಡೈ ಬಾಲ್ ಬಳಸಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ. ನೀವು ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅನ್ನು ಅಮೈನ್ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್‌ಗೆ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು, ಅದು ಮತ್ತಷ್ಟು ಹೈಡ್ರೊಲೈಸ್ ಮಾಡಬಹುದಾದ ಎಲ್ಲಾ ಗಾಳಿಯನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡುತ್ತದೆ ಈ ಸನ್ನಿಹಿತ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಗುಂಪು ನೀವು ನೀರಿನಿಂದ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಅದು ಕೀಟೋನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅನ್ನು ಹಿಂದಿನ ಪ್ರದೇಶದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಮೂಲಕ ಕೀಟೋನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಮೂಲಕ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಡೈಬೋಲ್ ಅಥವಾ ಟಿನ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅನ್ನು ಅಮೈನ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು. ಪ್ರತಿರಕ್ಷಣೆಯನ್ನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಹೈಡ್ರೊಲೈಸ್ ಮಾಡಬಹುದು ಈಗ ನೀವು ಆಮ್ಲದಂತಹ ತಾಮ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅದು ಚಿರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅಲ್ ಸೆಂಟರ್ ಚಿರಲ್ ಸೆಂಟರ್ ಅಖಂಡವಾಗಿದ್ದು ಕೊಪ್ಪಾಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಆಯ್ದವಾಗಿ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಡೈಬೋರೇನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುವಾಗ ಡೈಬೋರೇನ್ ಬಳಸಿ ಇದನ್ನು ಸಾಧಿಸಬಹುದು ಇದು ಎಸ್ಟರ್ ಗುಂಪಿನ ಮೇಲೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರದಂತೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಆಯ್ದವಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ನಾವು ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯುಮಿನೈಸ್ ಮಾಡಿದಂತಹ ಇತರ ವಿಕಿರಣಗಳನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಅದು ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಎರಡನ್ನೂ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಸ್ಟರ್ ಗುಂಪಿನ ಮೇಲೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರದಂತೆ ಈ ತಾಮ್ರದ ನುಣುಪಾದ ಆಮ್ಲದ ನಿಮ್ಮ ಆಯ್ದ ಕಡಿತಕ್ಕಾಗಿ ನೀವು ಡೈಬೋರೇನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ಇದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗೆ ಇಳಿಸಬಹುದು ಇದನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಈ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡಲು ಎಸ್ಟರ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಇಂಟ್ರಾಮೋಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಆಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಕೀಮೋಸೆಲೆಕ್ಟಿವ್ ರಿಡಕ್ಷನ್ ಆಸಿಡ್‌ಗೆ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಡೈಬೋರೇನ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್‌ನಂತೆ ಒತ್ತಡದ ಎಸ್ಟರ್‌ನಲ್ಲಿ ಆಯ್ದವಾಗಿ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಬಹುದು ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿದರೆ, ಈ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋನ್ ಅನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡುವ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನೀಡಲು ಇಂಟ್ರಾಮೋಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಆಗಿ ಸೈಕ್ಲೈಸ್ ಮಾಡಬಹುದು ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯು ಕಡಿತವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಕೀಟೋನ್‌ನಿಂದ ಆಲ್ಕೇನ್‌ನಿಂದ ಆಸ್ಟಿಯೋಫೆನೋನ್ ಈಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಬೇನ್‌ಗೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬ್ರೋಮೊಬೆಂಜೀನ್‌ನಿಂದ ಕೂಡ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು , ಈ ರೂಪಾಂತರಗಳಿಗೆ ಸೂಕ್ತವಾದ ಕಾರಕಗಳನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ಕೀಟೋನ್ ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಕ್ಲೆಮೆಂಟೈನ್ ಕಡಿತದಿಂದ ಕ್ಲೆಮೆಂಟೈನ್ ಅನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಬಹುದು , ಇದು ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಜಿಂಕ್ ಅಮಲ್ಗಮ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ, ಅದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ. ಕ್ಲೆಮೆನ್ಸ್ ಮತ್ತು ರಿಡಕ್ಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ನೀವು ಹಳೆಯ ಘರ್ಷಣೆ ಕಡಿತವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು, ಇದು ಹೈಡ್ರೋಝೋನ್ ಅನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಝೋನ್ ನೀಡಲು ಹೈಡ್ರಾಜಿನ್ ಜೊತೆಗಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಎಥಿಲೀನ್ ಗ್ಲೈಕೋಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು. ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದಾದ ಈ ಎರಡು ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಈ ಎಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಇದನ್ನು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಒತ್ತಡದ ನೆಲೆಯನ್ನು ಬಳಸಿ ನೀವು ಬೆಂಜೈಲಿಕ್ ಸಿ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್‌ಗಳು ಆಗಿರಬಹುದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಿಸದೆ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಬೆಂಜೈಲಿಕ್ ಸಿಎಚ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಮೀಥೈಲ್ ಈಥೈಲ್ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಇದನ್ನು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬ್ರೋಮೊಬೆಂಜೀನ್‌ನಿಂದ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು ಇದು ಎರಡು ಹಂತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಮೊದಲು ನೀವು ಇದನ್ನು ರೂಪಿಸಿದ ನಂತರ ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಕಾರಕವನ್ನು ನೀಡಲು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬೇಕು. ನೀವು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಮೂಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಉಪ್ಪನ್ನು ನೀಡಲು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲು ನೀವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್

ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ತೋರಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಬೆಂಜೈಕ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ. ಪಿಸಿಸಿಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಆಯ್ದವಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವುದು pcc ಯ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀವು sscl ನಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅವಧಿಯ ಒಂದು ಮಿಶ್ರಣಕ್ಕೆ ತೆಗೆದುಕೊಂಡಾಗ ಅವರು ಈ ಉಪ್ಪನ್ನು ಕಿತ್ತಳೆ ಬಣ್ಣದ ಉಪ್ಪನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು, ಇದು ಕಡಿಮೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ, ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಆಯ್ದವಾಗಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸುತ್ತದೆ. ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಡೈಕ್ಲೋರೋಮೀಥೇನ್ ದ್ರಾವಕದಲ್ಲಿ ನೀವು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಯಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಾಗ ಅದು ಎಲ್ಲಾ ಗಾಳಿಯನ್ನು ತಾಮ್ರದ ಸಿಲಿಕಾ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಜೋನ್ಸ್ ಕಾರಕ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಸಿ ಆಮ್ಲವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸುತ್ತದೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತಷ್ಟು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಉಪ್ಪಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಸಂಕೀರ್ಣವು ಈ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಕಡಿಮೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿಸುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಲ್ಲುತ್ತದೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಾಗ ರೂಪುಗೊಂಡ ತೈಲವು ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಅಥವಾ ಅಸಿಟಾಲ್‌ಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ತಾಮ್ರದ ನುಣುಪಾದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀಡಲು ಕ್ರೋಮ್ಯಾಟ್ರಿಯಾಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ , ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಜಲೀಯ ಟೋನ್ ಅನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರಕವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ. ನೀವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅಥವಾ ಕೆಪಾಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್‌ಗೆ ಆಯ್ದವಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು ಹಲವಾರು ವಿಧಾನಗಳು ಲಭ್ಯವಿವೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳಿಸಲು ನಾವು ಬಳಸುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ವಿಧಾನಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವಾಗಲೆಲ್ಲಾ ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ತೋರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಇದು ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿಲ್ಲ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇದು ಆಲ್ಫೋ ಹೈಡ್ರೋಜ್ ಹೊಂದಿದೆ n ಪರಮಾಣು ಇದು ಅಲ್ಡಾಲ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು , ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅಥವಾ ಬೆಂಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಈ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ನಂತಹ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅವುಗಳು ಸ್ವಯಂ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಮತ್ತು ಕಡಿತಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ನಂತಹ ತಾಮ್ರದ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಡಬ್ಬಿ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಡೈಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಇದು ಸಂಯುಕ್ತದ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ನೀಡಲು ಸ್ವಯಂ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಕಡಿತಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು , ಇಂಟ್ರಾ ಆಣ್ವಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು. ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಅಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಅಂತರ ಅಣು ಕ್ರಿಯೆಯು ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು , ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಇಂಟ್ರಾ ಆಣ್ವಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಉಪಯುಕ್ತ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಫಲಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮಾರ್ಗವನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ರೂಪಿಸಲು ನಿಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಬೆಂಜಾವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಎಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ ಸೋಡಿಯಂ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ, ನೀವು ಮತ್ತೊಂದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಸಂಕಲನ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ, ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸ್ವಯಂ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಮತ್ತು ಕಡಿತಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ. ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮಿಶ್ರಣವು ಎಲ್ಲಾ ಗಾಳಿಯು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಹೊಂದಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಅದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಲ್ಲಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಬೇಸ್ನ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅವು ಎಲ್ಲಾ ಶೂನ್ಯ ಘನೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ನಾವು ಆಲ್ಫಾ ಬೀಟಾ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇವೆ ಕಣ್ಣುಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ಆಲ್ಫಾ ಬೀಟಾವನ್ನು ನೀಡಲು ಆಲ್ಡಾಲ್ ಸಾಂದ್ರೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಅಂತಹ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಈಗ ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಈ ಡೈಕೋಪಾಸ್ಸಾಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೋಡೋಣ, ಇದು ನೀವು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಕ್ಸಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗಲೆಲ್ಲಾ ಒಳಗಾಗಬಹುದು , ನೀವು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಈ ಅಮೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಘನೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು. ಮುಂದೆ ಇದು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಇಮೈಡ್ ನೀಡಲು ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಇದು ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಅಂಶವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಡೈಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಥಾಲಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸಿ ಆಸಿಡ್ ನೀವು ಎರಡು ಸಮಾನವಾದ ಅಮೋನಿಯಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಅಮೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತೀರಿ ಉತ್ಪನ್ನವು ಇಮೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಈಗ ನಾವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ ಇಲ್ಲಿ ಈಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಆಯ್ದ ಕಡಿಮೆ ಭಾಗಶಃ ಕಡಿತ ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಕಡಿತಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುವುದು ಇಲ್ಲಿ ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಡೈಬೋರೆಲ್ ಬಳಸಿ ಭಾಗಶಃ ಕಡಿತವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು, ಡೈ ಬಾಲ್ ಬಳಸಿ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಡಿ ಐಸೊಬ್ಯುಟೈಲ್ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡಲು ಇದನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಋಣಾತ್ಮಕ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಕವನ್ನು ಟ್ರೋಲಿಂಗ್ ಮಾಡುವಾಗ ನೀವು ಟಲುಯೆನ್ ಅನ್ನು ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಬಳಸುವುದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೆಲಸ ಮಾಡುವಾಗ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವು ಉತ್ಪನ್ನ ಎಸ್ಟರ್‌ನ ಎಲ್ಲಾ ಕ್ಷೇತ್ರಗಳಾಗಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಮೀಥೈಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಇಲ್ಲಿ ಗ್ರೆನೇಡ್ ಕಾರಕದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಎರಡು ಸಮನಾದ ಮೀಥೈಲ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಇದು ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮೊದಲು ಹಸಿರುಮನೆ ಕಾರಕವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ t ನೀವು ಇದನ್ನು ರೂಪಿಸಿದ ನಂತರ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡಿ, ಇದು ತೃತೀಯ ಪಾಚಿಯನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡಲು ಮೀಥೈಲ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ನ ಮತ್ತೊಂದು ಸಮಾನತೆಯ ಮೇಲೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಸಾರಾಂಶದಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಸ್ನೋಲಿಸಿಸ್ ರೋಸೆನ್‌ಮನ್ ಸ್ಟೀಫನ್ ಕ್ಲೆಮೆಂಟ್ಸನ್ ಮತ್ತು ಹಳೆಯ ಶೈಲಿಯ ಕಡಿತವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡ ಸಮಸ್ಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಕ್ಯಾಟರ್ಮೆಂಟ್ ಕೋಚ್ ಫ್ರೈಡೆಲ್ ಕ್ರಾಪ್ಸ್ ಕ್ಯಾಂಡಿಸರೊ ಮತ್ತು ನಿಯಮಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ನಾವು ಟಾಲರೆನ್ಸ್ ಫಿಲ್ಲಿಂಗ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಜೋನ್ಸ್ ಕಾರಕಗಳ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ, ಡೈಬೋರೇನ್ ಬಳಸಿ ಎಸ್ಟರ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ತಾಮ್ರದ ಸ್ಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಕೀಮೋಸೆಲೆಕ್ಟಿವ್ ಕಡಿತಕ್ಕೆ ನಾವು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ . ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಮತ್ತು ಅಲಿಫ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸಲು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ತಾಮ್ರದ ನುಣುಪಾದ ಆಮ್ಲಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತದೆ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಅದು ಕೊಪ್ಪೊಸಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ. ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಒಣಗಿಸುವ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಅದು ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ ನೀವು ಅಲಿಫ್ಯಾಟಿಕ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಹೋದಾಗ ತಾಮ್ರದ ನುಣುಪಾದ ಆಮ್ಲದ ಅಂಶವು ಬದಲಿಯಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ

ಗುಣವು ನಿರ್ಣಾಯಕವಾಗಿದೆ, ನೀವು ಡ್ರಾಯಿಂಗ್ ಬದಲಿಯೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ ಹಾಗೆಯೇ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿಯ ಮೇಲೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಡೆಗೆ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ, ಈ ಉಪನ್ಯಾಸವು ನಿಮಗೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಲಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಇದರೊಂದಿಗೆ ನಾವು ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು ಎಂದು ತೀರ್ಮಾನಿಸುತ್ತೇವೆ

Prutor@IITK