ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಪರಿಹರಿಸುವ ಅಧಿವೇಶನದಲ್ಲಿ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಕ್ಕೆ ನಿಮ್ಮನ್ನು ಸ್ವಾಗತಿಸುತ್ತೇವೆ , ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ಪರಿಕಲ್ಪನೆ ಆಧಾರಿತ ಸಮಸ್ಯೆಗಳನ್ನು ನಾವು ಕವರ್ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಮತ್ತು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಎಂದು ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳಾಗಿ ವಿಂಗಡಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಅಲಿಫ್ಯಾಟಿಕ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಮತ್ತು ಅನ್‌ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಾಗಿ ವಿಂಗಡಿಸಬಹುದು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಅಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಅಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳಾಗಿ ವಿಂಗಡಿಸಬಹುದು ಈಗ ನಾವು ಮೊದಲನೆಯದು ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಸಮಸ್ಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ c7h14 ಹೊಂದಿರುವ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ b a . ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರದೊಂದಿಗೆ c7h16 ಸಂಯೋಜನೆಯೊಂದಿಗೆ ಓಝೋನ್ ಜೊತೆಗಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಸಲ್ಫೈಡ್ ಅಥವಾ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಸತುವು ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ c ಮತ್ತು d ಸಂಯುಕ್ತ c ಧನಾತ್ಮಕ ಪ್ರಭಾವಲಯ ರೂಪವನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಹಿಷ್ಣು ಪರೀಕ್ಷೆಯು a ಯ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರದಿಂದ ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಬಿ ಅಲ್ಪವಿರಾಮ c ಮತ್ತು d ಅನ್ನು ಗುರುತಿಸುತ್ತದೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರ cn h2n ಸಂಯುಕ್ತ c sho ಗೆ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುವುದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿದೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಪ್ರಭಾವಲಯ ರೂಪ ಮತ್ತು ಸಹಿಷ್ಣು ಪರೀಕ್ಷೆ ಎಂದರೆ ಅದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿರುವ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದರ್ಥ, ನಿಮ್ಮ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಬಂಧಿಸಿರುವ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಅದು ಧನಾತ್ಮಕ ಪ್ರಭಾವಲಯ ರೂಪ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಧನಾತ್ಮಕ ಸಹಿಷ್ಣು ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿದ್ದು c ಸಂಯುಕ್ತದ ರಚನೆಯು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು c ಯ ರಚನೆಯನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಊಹಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ಈ ಆಲ್ಕೇನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಇದನ್ನು ಇಂಗಾಲವು ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಂಪುಗಳೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಇದು ಒಂದು ಚಿರಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ b ಸಂಯುಕ್ತ b ಯ ರಚನೆಯು ಇದಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ಸಂಯುಕ್ತದ ರಚನೆಯನ್ನು ಊಹಿಸಬಹುದು d

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಹಿಷ್ಣುತೆ ಪರೀಕ್ಷೆಯು ನಾವು ಎರಡು ಸಮಾನವಾದ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಬಳಸಿದಾಗ ಅದು ಬೆಳ್ಳಿಯ ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನೊಂದಿಗಿನ ಈ ಬೆಳ್ಳಿಯ ಸಂಕೀರ್ಣವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಬೆಳ್ಳಿಯನ್ನು ಬೆಳ್ಳಿ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಇಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಆಲಿವ್ ಗುಂಪಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಮತ್ತು ನೀವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿರುವ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಮತ್ತು ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಪೋ ಹಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಹಾಲೋ ರೂಪಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಬಳಸುವ ಪರೀಕ್ಷೆಗಳಾಗಿವೆ. ಮುಂಚಿನ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ನಾವು ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ಸಂಯುಕ್ತ ಬಿ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುವಂತೆ ಇದು ಚಿರಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಇಂಗಾಲವು ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಂಪುಗಳ ಸಾಗರ ವಿಶ್ಲೇಷಣದೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಒಂದು ಅಲ್ಪವಿರಾಮಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಆಸ್ಮಿನೈಟ್‌ಗೆ ಮರುಹೊಂದಿಸುವ ಚಕ್ರೀಯ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡಲು ಮೂರು ಚಕ್ರದ ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಡೈಮೀಥೈಲ್ ಸಲ್ಫೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಈ ಸಾಗರದೈಡ್ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ಇದನ್ನು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಡೈಮೀಥೈಲ್ ಸಲ್ಫಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಈಗ ನಾವು ಮುಂದಿನದಕ್ಕೆ ಹೋಗೋಣ ಹೈಡ್ರೋಬೋರೇಶನ್ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೇಶನ್ ಇಳುವರಿ ಸಂಯೋಜನೆಯೊಂದಿಗೆ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರ c8h6 ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಸಮಸ್ಯೆ und f ಹೊಂದಿರುವ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರ c8 hc8o ಇದು ಧನಾತ್ಮಕ ಭರ್ತಿ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ, ಆದರೆ ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಸಂಯುಕ್ತ e ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು g ನೀಡುತ್ತದೆ, ಇದು ಧನಾತ್ಮಕ ಹಲೋ ರೂಪ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ e ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಎಫ್ ಮತ್ತು g ಸಂಯುಕ್ತ f ಹೊಂದಿರುವ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು c8 h8o ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಫಿಲ್ಲಿಂಗ್ ಪರೀಕ್ಷೆ ಅಂದರೆ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಕಾಂಪೌಂಡ್ ಜಿ, ಇದು ಹಾಲೋ ಫಾರ್ಮ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಇದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿರುವ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದರ್ಥ , ನಾವು ಇ ಹೈಡ್ರೊಬೊರೇಶನ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ರಚನೆಯನ್ನು ಊಹಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು ಜವಳಿ ಬೋರೇನ್‌ನಂತಹ ನೀರಸವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನೀವು ಹೈಡ್ರೊಬೋರೇಶನ್ ಮಾಡುವಾಗ ನೀವು ಇನ್ನೂ ಫಿನೈಲಾಲೇಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಅದು ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು, ನಾನು ಈ ಭಾಗವನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಎಂದು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ. ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಿ ಎಫ್ ಸಂಯುಕ್ತದ ರಚನೆಯು ಫೀನೈಲಾಲಾಸ್ವಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ. ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡಲು ಹೈಡ್ರೋಬೋರೇಶನ್ ಇದನ್ನು ಎನಾಲ್ ಆಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಎನಾಲ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ತುಂಬುವ ದ್ರಾವಣವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಲವಣಗಳ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಸ್ಟಾರ್ಟರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ತಾಮ್ರವು ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಬೆರೆಸಿದಾಗ ಅದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ತಾಮ್ರ 1 2 ಅನ್ನು ತಾಮ್ರ ಒನ್ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಇಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಕೆಂಪು ಕಂದು ಅವಕ್ಷೇಪವಾಗಿ ಅವಕ್ಷೇಪಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಹಿಂದಿನ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುರುವಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಆಮ್ಲದ ಬೆಲೆಯಲ್ಲಿ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ e ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ g ಈ ಆಸ್ಟಿಯೋಫೆನೋನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ಸಂಯುಕ್ತ g ಧನಾತ್ಮಕ ಹಾಲೋ ಫಾರ್ಮ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಇದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿರುವ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದರ್ಥ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಪೋ ಹ್ಯಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಬೆಂಜೈಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಹಲೋ ರೂಪಿಸಬಹುದು e ಸಂಯುಕ್ತದ ರಚನೆಯು ಈಗ ಫೀನೈಲ್ ಸ್ಟೈಲಿಂಗ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಫೀನೈಲ್ ಅಸಿಟಿಲೀನ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದನ್ನು ಬೋರೇನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಈ ಎನಾಲ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದಾದ ಐಯೇಟ್ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಇದು ಧನಾತ್ಮಕ ಫಿಲ್ಲಿಂಗ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಫೆನೆಲಾಸ್ಟಿನ್ ನೀರಿನ ಜಲಸಂಚಯನದೊಂದಿಗೆ ಆಮ್ಲದ ಒತ್ತಡಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಈ ಎನಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಇದು ಕೀಟೋನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಕೀಟೋನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಪೋಲಾಯ್ಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಮೂಲಕ ಹಾಲೋ ರೂಪ ಮತ್ತು ಸಂಯುಕ್ತ g ಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಲಾಗಿದೆ ಇದು ಆಸ್ಟ್ರೋಫಿನಾಲ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ಮುಂದಿನ ಸಮಸ್ಯೆಗೆ ಹೋಗೋಣ ಕೆಳಗಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅನುಕ್ರಮಗಳನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸಿ ಮೊದಲ ಉದಾಹರಣೆ ಸುಗಂಧ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯ ಆಲ್ಕೈಲೇಶನ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಕ್ಯಾಷನ್ ನೀಡಲು ಪ್ರೊಟೋನೇಷನ್ನೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು, ಇದು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕಲ್ ಬದಲಿ ಮೂಲಕ ಈ ಬೆಂಜೀನ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು , ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ನೀಡಲು ನೀವು ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ

ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಕ್ಯಾಷನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು. ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕ್ ಮೂಲಕ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಜೀರಿಗೆಯನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ಕೊಡಲು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದನ್ನು ಅದರ ಎರಡು ಹಂತದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಫೀನಾಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮೊದಲು ನಾವು ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಹೈಡ್ರೋ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಹೈಡ್ರೋ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ನೀವು ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಮಾನವನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಬೆಂಜೈಲಿಕ್ ಸಿ ಬಂಧವು ಸಂಚಿತ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ , ನೀವು ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಸ್ತ್ರೀ ಹೈಡ್ರೋ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿದಾಗ ಅದು ಈ ಓಹ್ ಗುಂಪನ್ನು ನಿಮಗೆ ಈ ಮಧ್ಯಂತರದಲ್ಲಿ ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಮಾಡಬಹುದು ಈಗ ಫಿನೈಲ್ ಉಂಗುರವು ಮರುಜೋಡಣೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಫೀನಾಲ್ ಮತ್ತು ಕಲ್ಲಿನಂತೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಇದು ಫೀನಾಲ್ ತಯಾರಿಸಲು ನಾವು ಬಳಸುವ ಕೈಗಾರಿಕಾ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಪ್ರೊಪೀನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಆಮ್ಲದ ಒತ್ತಡವನ್ನು ನೀವು ಬಳಸಿದರೆ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಕ್ಯಾಷನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ನೀವು ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಮಾಡಬಹುದು ಆಮ್ಲದ ಒತ್ತಡವು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಿ ಈಗ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಿಕಲ್ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಈ ಜೀರಿಗೆಯನ್ನು ನೀಡಬಹುದು, ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ರಚಿಸಿದಾಗ ಬೆನ್ಸಿಲ್ಲ ಸಿ ಬಾಂಡ್ ಮಾಡಬಹುದು ಹೈಡ್ರೋ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಹೈಡ್ರೋ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಆಗರ್ೋ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡಲು ಆಮ್ಲದ ಒತ್ತಡವು ಪ್ರೋಟೋನೇಷನ್ಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು, ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡಲು ಫಿನಾಲಜಿ ಮರುಜೋಡಣೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು , ಇದನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಫೀನಾಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು. ನೀವು ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಕಲ್ಲು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಂತಹ ಲೆವಿಸ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲು ನಾವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಕ್ಯಾಷನ್ ಮತ್ತು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ. ನಾವು ಹಿಂದೆ ನೋಡಿದಂತೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದಾದ ಜೀರಿಗೆಯನ್ನು ನೀಡಿ ಫಿನಾಲ್ ಮತ್ತು ಕಲ್ಲನ್ನು ಫ್ರೈಡೆಲ್ ಕ್ರಾಫ್ಟ್ಸ್ ಆಲ್ಕೈಲೇಶನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಿ ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್ ಆಂದೋಲನವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಆಸ್ಟಿಯೋಫಿನೋನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಿದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಸಾಧಿಸಬಹುದು ಜಲರಹಿತ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ c ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದಾದ ಅಸಿಟೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಮತ್ತು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಈಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ ಈ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್ನೊಂದಿಗೆ ಆಂದೋಲನಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಆಸ್ಟ್ರೋಫಿನಾಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಅಸಿಟಿಕ್ ಅನ್ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು ಇದು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು, ಇದು ಲವಣಯುಕ್ತ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಇದು ಆಸ್ಟ್ರೋಫೆನಾಲ್ಗಳಿಗೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಲು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು, ಇದನ್ನು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು, ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಪೋ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಪ್ರಭಾವಲಯ ರೂಪ ಇವುಗಳು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೆಂದರೆ ಫ್ರೈಡೆಲ್ ಬೆಳೆಗಳ ಆಲ್ಕೈಲೇಶನ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಮೊದಲ ಉದಾಹರಣೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಲೆವಿಸ್ ಆಮ್ಲದ ಪರಿಣಾಮಗಳನ್ನು ಸುಗಂಧ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಉಪಯುಕ್ತ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಉದಾಹರಣೆ ಆಂದೋಲನವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ. ನೀವು ಸಿಎ ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದನ್ನು ಫ್ರಿಟೆಲ್ ಬೆಳೆಗಳ ಆಂದೋಲನ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ n ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ ಅಸಿಟಿಲೀನ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಆಸ್ಟಿಯೋಫಿನೋನ್ ಅನ್ನು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಪೋ ಹಾಲೈಡ್ ಬಳಸಿ ನೈಟ್ರಿಕ್ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ನೈಟ್ರೊಬೆಂಜೀನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು. ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ತುಂಡಿನಲ್ಲಿರುವ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀವು ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವಾಗ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ತೋರಿಸಲಾಗಿದೆ, ನೀವು ಆನೋಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ಈ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಿಸ್ಟಮ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಈಗಾಗಲೇ ನೋಡುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಈಗ ಬದಲಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಈ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ , ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಸಲ್ಫೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಈ ಒಂದು ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಮೂರು ಡೈನೈಟ್ರೊಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಆಯ್ಕೆಯಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ. ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡಿ ಸೋಡಿಯಂ ಸಲ್ಫೈಡ್ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಡಿ ನೈಟ್ರೋ ಬಿ ಹೊಂದಿರುವ ಯಾವುದೇ ಎರಡನ್ನೂ ಆಯ್ದವಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂಜೀನ್ ಇದು ನೈಟ್ರೋಗ್ರಾಫ್ನಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಅಮೈನೋ ಗುಂಪಿಗೆ ಇಳಿಸಬಹುದು , ಇನ್ನೊಂದು ಅಖಂಡವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈಗ ಈ ನೈಟ್ರೇಶನ್ನ ಸ್ಥಾನವು ನಿರ್ಣಾಯಕವಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಅನುರಣನ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ನೀವು ಆಗುತ್ತೀರಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆಯೇ ಮತ್ತು ನೀವು ಕೆಳಗಿನ ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಈ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಈ ಕೆಳಗಿನ ಅನುರಣನ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ , ಇದು ನಿಮಗೆ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಲು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು, ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಸಂಭವಿಸಿದರೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಅನುರಣನ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದರೆ ಅದು ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಕಡಿಮೆ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುವಾಗ ನೀವು ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿದೆ, ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಈ ರೀತಿಯ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆರ್ಥೋ ಅಥವಾ ಪ್ಯಾರಾಪೊಸಿಷನ್ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾವು ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಈ ಎಚ್ಸಿಎಲ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಮಧ್ಯಂತರ ದ್ವಿತೀಯ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಹೊಂದಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಸಂಕಲನ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಇದು ದ್ವಿತೀಯ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದನ್ನು ಈಗ ಮರುಹೊಂದಿಸಬಹುದು ಈ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ತೃತೀಯ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ನೀಡಲು ವಲಸೆ ಹೋಗಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬೈಡ್ ಕ್ಯಾಷನ್ ದ್ವಿತೀಯ ಕಾರ್ಬನ್ ಕ್ಯಾಷನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆಯು ನಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ರಚಿಸಿದಾಗ cl ಮೈನಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಕ್ಲೋರೋ ವ್ಯುತ್ಪನ್ನವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಈ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಸಂಯುಕ್ತದ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮೊದಲು ಆಲ್ಕೀನ್ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಸೆಕೆಂಡರಿ ಕಾರ್ಬೋ ಕ್ಯಾಷನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ದ್ವಿತೀಯ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಈಗ ಮರುಜೋಡಣೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಈ ಇಂಗಾಲದಿಂದ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ತೃತೀಯ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಈ ಕ್ಲೋರೊ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಲು ಈ ಕ್ಲೋರೋ ವ್ಯುತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಲು ಈ ಕ್ಲೈನಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ, ಈಗ ನಾವು ಈ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಒಂದು ಮೂರು ಡೈನ್ ಈ ಎಚ್‌ಬಿಆರ್‌ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೊಂದಿರುವಂತೆ ನೋಡಿದಾಗ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಬಹುದು, ಇದು ವಿಆರ್ ಮೈನಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು, ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಈ ತೃತೀಯ ತಾಮ್ರದ ಕ್ಯಾಷನ್ ಅನ್ನು ತೀವ್ರವಾಗಿ ಅಡ್ಡಿಪಡಿಸುತ್ತದೆ, ನಂತರ ನೀವು ಈ ಅಲೈಲ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು, ಇದು ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರಬಹುದು, ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಈ ಅಲೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು, ಅದು ತೃತೀಯ ಕಾರ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಪ್ರೋಟಾನ್‌ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಬೊಕೇಶನ್ ಇದು ಅಲೈಲ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಆಗಿದ್ದು, ನೀವು ಇದನ್ನು ರಚಿಸಿದಾಗ ಈ ಆಲೀಲ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಷನ್ ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ, ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಕಡಿಮೆ ಅಡಚಣೆಯಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಈ ಆಲ್ಕೈನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡಲು ಬ್ರ ಮೈನಸ್ ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ. ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಕಾರ್ಬನ್ ವೇಗವರ್ಧಕದ ಕ್ವಿನೋಲಿನ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಇಲ್ಲಿ ನಿರ್ಣಾಯಕವಾಗಿದೆ, ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಮತ್ತು ದ್ರವ ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಸಿಸ್2 ಬ್ಯೂಟೀನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡಲು ಭಾಗಶಃ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ನಿಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುವ ಕಲ್ಲಿದ್ದಲಿನ ಮೇಲೆ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಈ ರೂಪಾಂತರದ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದಾಗ , ಈ ಆಲ್ಕೈನ್ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವ ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ ನಂತರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡಲು ಕೆಳಗಿನ ಮುಖವನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಈಗ ಅದು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಆಲ್ಕಿನ್‌ನ ಅದೇ ಹಂತವನ್ನು ಸಿಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಇರಿಸಿ ಅದು ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಬೆಳೆಸುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚೆಲೇಶನ್ ಮಾಡುವ ಕ್ವಿನೋಲಿನ್ ಇರುವಿಕೆಯಿಂದಾಗಿ ಇದು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಇದ್ದಿಲಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆಲ್ಕೀನ್ ಹಂತವನ್ನು ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತದೆ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಕ್ವಿನೋಲಿನ್ ಇಲ್ಲದಿರುವ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುವುದಿಲ್ಲ, ಇದು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿ ಮತ್ತಷ್ಟು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿಧಾನವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನೀವು ಸಿಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ. ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಲಿಕ್ವಿಡ್ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಬಳಸುವಾಗ ಎರಡು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ರೂಪಿಸಲು ನೀವು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಟು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಆಲ್ಕೈನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಈ ಉತ್ಪನ್ನದ ರಚನೆಯನ್ನು ಈ ಕೆಳಗಿನಂತೆ ವಿವರಿಸಬಹುದು ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗೆ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಮೂಲಭೂತವಾದ ಅಯೋನಿಯಾ ದ್ರಾವಕದಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದಾದ ಮೂಲಭೂತ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿದ ನಂತರ ನೀವು ಆಮೂಲಾಗ್ರ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ. ಈ ಅಮೋನಿಯಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಈ ಅಯಾನ್ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿನೈಲ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಇದು ದ್ರಾವಕದಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು , ಈ ರಾಡಿಕಲ್ ಮತ್ತೊಂದು ಸೋಡಿಯಂನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ ಅದು ದ್ರಾವಕದಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎರಡು ಸಮಾನವಾದ ಸೊಡೊಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಉಪಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ದ್ರವ ಅಮೋನಿಯದಲ್ಲಿ ಸೋಡಿಯಂ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದಾಗ ನೀವು ಕ್ವಿನೋಲಿನ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವನ್ನು ಬಳಸಿದಾಗ ನೀವು ಅಲ್ಕಿನ್ ಅನ್ನು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ. ಲಿಂಡ್ಲರ್ ವೇಗವರ್ಧಕ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳಿಗೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಲು ಭಾಗಶಃ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿ ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಸಿಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ನೀವು ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಮೀಥೈಲ್ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೆನ್ ಅನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ಜಲಸಂಚಯನಕ್ಕೆ ಹೋಗೋಣ ನೀವು ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಮೂಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ನೀವು ತೃತೀಯ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ch ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು, ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಹೈಡ್ರೊಬೋರೇಶನ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಇತರರನ್ನು ಸಂತೋಷಪಡಿಸುತ್ತೀರಿ ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ರಚನೆಯು ನೀರಸದೊಂದಿಗೆ ಆಲ್ಕೀನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಸ್ಟಿರಿಯೊ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾದದ್ದು ಕಡಿಮೆ ಅಡಚಣೆಯ ಕಡೆಯಿಂದ ನೀರಸ ವಿಧಾನಗಳು ಕಡಿಮೆ ಪರ್ಯಾಯ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಿನ್ ಸೇರ್ಪಡೆಯು ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ , ಇದು ಬೇಸ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದರೆ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಗುಂಪು ಒಂದೇ ಕಡೆ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬೋರಾನ್ ಯಾವಾಗಲೂ ಕಡಿಮೆ ಬದಲಿ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಸಮೀಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಮ್ಲ-ಬೇಸ್ ಜಲಸಂಚಯನವನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ನೀವು ವಿರುದ್ಧವಾದ ರೆಜಿಯೊ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೊಪೂರೇಶನ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಈಗ ನಾವು ನೋಡೋಣ ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ಕೆಟ್ಟ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಯನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಈ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಆಸ್ನೋಲಿಸಿಸ್ ಮೂಲಕ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲದ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ನೀವು ಈ ಕೊಪ್ಪಾಸಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದಾಗ ನೀವು ಆಮೂಲಾಗ್ರ ಮಾರ್ಗದಿಂದ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಈ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುವಾಗ ಒತ್ತಡದ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೋಮೋಲಿಟಿಕ್ ಸೀಳಿನಿಂದ ನೀವು ಈಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಇದು hbr ಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ನಾವು ಆಮೂಲಾಗ್ರವಾಗಿದ್ದೇವೆ ಈ

ರಾಡಿಕಲ್ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ದ್ವಿತೀಯ ರಾಡಿಕಲ್ ರೂಪಿಸಲು ಈ ರಾಡಿಕಲ್ ಈಗ ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು hbr ನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿ ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಈ ರೆಜಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದರಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಮೂಲಾಗ್ರ ಮಾರ್ಗದ ಮೂಲಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಸೇರಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಉತ್ಪನ್ನವು ಈಗಾಗಲೇ ನಾವು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿರುವ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಒಂದು ರಚನೆಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಉಸ್ಟೆನೈಟ್ ಅನ್ನು ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿ ರೂಪಿಸಿದರೆ, ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ನ ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ಈ ಎರಡು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ನೀಡಲು ಆಕ್ಸಿಡೇಟಿವ್ ಸೀಳನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಆಮೂಲಾಗ್ರ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿರುವ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮುಂದಿನ ಸಮಸ್ಯೆ ಈ ಕೆಳಗಿನ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಥವಾ ಅಥವಾ ನೀವು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಗಿರಲು ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಅಗತ್ಯವಿರುವ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಸಂಯುಕ್ತವು ಆವರ್ತವಾಗಿರಬೇಕು ಈಗ ನಾವು ಅವು ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆಯೇ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ನಾಲ್ಕು n ಪ್ಲಸ್ ಟು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆಯೇ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಬೇಕು n 0 1 2 3 ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಈಗ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡೋಣ ಇದು ಸೈಕ್ಲೋಪ್ರೊಪನಾಲ್ ಕ್ಯಾಶನ್ ಇದು ಎರಡು ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಇದು ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸೈಕ್ಲೋಪ್ರೊಪನಾಲ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಚಿಕ್ಕ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ಈ ಒಂದು ಸೈಕ್ಲೋಪೆಂಟಾಡಿನೈಲ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ನೋಡೋಣ ಇದು ಆರು ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳಿಂದ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ಇದು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಆರು ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ch2 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಡಿ ಲೋಕಲೈಸ್ಡ್ ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಅಲ್ಲ ಸೈಕ್ಲೋ ಹೆಪ್ಟಾ ಟ್ರೈನಲ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಮತ್ತು ಇದು ಆರು ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ , ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಆಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಇದು 10 ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಡಿ ಲೋಕಲೈಸ್ಡ್ ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ನಾಲ್ಕು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸ್ವಯಂಚಾಲಿತವಾಗಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಅದರಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಡಿಲೊಕಲೈಸೇಶನ್ ಕೊರತೆಯಿದೆ ಈಗ ನಾವು ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ರಿಯಾದ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಸೋಡಿಯಂ ಎಥಾಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಎರಡು ಬ್ರೊಮೊಬ್ಯುಟೇನ್‌ನ ಕ್ರಿಯೆಯು ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಮೆಥಾಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅದು ಆಲ್ಕೀನ್ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು u2 ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಡಿಪ್ರೊಟೋನೇಟ್ ಮಾಡಿದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಎರಡು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿ ಇದು ಪ್ರಮುಖ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಎರಡು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದಾಗ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿದ್ದು, ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ಸ್ಥಿರತೆಯಿಂದಾಗಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಹೆಚ್ಚು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನಾವು ನೋಡಬೇಕಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಮತ್ತು ಸಿಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ನ್ಯೂಮನ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಮೂಲಕ ವಿವರಿಸಬಹುದಾದ ಪ್ರಮುಖ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಈ ಎರಡು ಬ್ರೊಮೊಬ್ಯುಟೇನ್‌ನ ನ್ಯೂಮನ್ ಪ್ರೊಜೆಕ್ಷನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಚಿತ್ರಿಸಿದರೆ ಈ ಎರಡು ದೃಢೀಕರಣಗಳನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಕಡಿಮೆ ಸ್ಟೆರಿಕಲ್ ಅಡೆತಡೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಂಟಿ-ಪೆರಿಪ್ಲಾನರಿಟಿಯನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ , ಇದು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಒಲೆಫಿನ್ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು. ಈ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಸಿಸ್ ಒಲೆಫಿನ್ ರಚನೆಗೆ ಜಾಹೀರಾತು ಮತ್ತು ಈ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಒಲೆಫಿನ್ ರಚನೆಯು ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು e2 ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಮೂಲಕ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ವಿರೋಧಿ ಪೆರಿಪ್ಲಾನಾರಿಟಿಯನ್ನು ಹೊರಹಾಕಲು e2 ಮೂಲಕ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಅತ್ಯಗತ್ಯ ಮತ್ತು ಅದು ಯಾವಾಗ ಸಾಧ್ಯ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡಲು ಸುಲಭವಾಗಿ u2 ನಿರ್ಮೂಲನೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು, ಆದರೂ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಸಬ್‌ಸ್ಟೈಸ್ ಈ ಇ ಆಲ್ಕೀನ್ z ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಸಾರಾಂಶದಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಸಮಸ್ಯೆಗಳನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಹ್ಯಾಲೋ ಫಾರ್ಮ್ ಟಾಲರೆನ್ಸ್ ಮತ್ತು ಫಿಲ್ಲಿಂಗ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯ ಬಳಕೆಯನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಹಾಲೋ ಫಾರ್ಮ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ನಾವು ಸೋಡಿಯಂನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿರುವ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಹೈಪೋ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ತಾಮ್ರದ ಪರಂಪರೆಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಹಲೋ ಫಾರ್ಮ್ ಟಾಲರೆನ್ಸ್ ಮತ್ತು ಫಿಲ್ಲಿಂಗ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ಅನ್ಯಲೋಕದ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಮಿಶ್ರಣ ಮಾಡಿದಾಗ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ದ್ರಾವಣದಿಂದ ಲೆರೆನ್ಸ್ ಕಾರಕವನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ತಾಮ್ರದ ನುಣುಪಾದ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸುವ ಸಿಲ್ವರ್ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಬೆಳ್ಳಿಯನ್ನು ಬೆಳ್ಳಿ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಇಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿಯ ವೆಲ್ಲಿಂಗ್ ದ್ರಾವಣ ಅಲಿಯಾಡ್ ಗುಂಪಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಬಳಸಬಹುದಾದ ಟಾರ್ಟಾರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ತಾಮ್ರದ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಉಪ್ಪಿನಿಂದ ತಯಾರಿಸಬಹುದು, ಇದನ್ನು ಈಗಾಗಲೇ ಕಾಪೊಸಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ತಾಮ್ರ ಎರಡನ್ನು ತಾಮ್ರದ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಇಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೆಂಪು ಕಂದು ಅವಕ್ಷೇಪವನ್ನು ನಾವು ಸುಲಭವಾಗಿ ಮಾಡಬಹುದು. ಈ ಸಹಿಷ್ಣುತೆ ಮತ್ತು ವಿಫಲವಾದ ಕಾರಕಗಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಈಗಾಗಲೇ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಿರಿ ನಂತರ ನಾವು ಸಂಯುಕ್ತವು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಗಿರುವುದಕ್ಕೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಸಿಟಿಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅದು ನಾಲ್ಕು ಅಂಶಗಳನ್ನು ಪೂರೈಸಬೇಕು ಪ್ಲ್ಯಾನರ್ ಆಗಿರಬೇಕು ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ನಾಲ್ಕು ನಾಲ್ಕು ಎನ್ ಜೊತೆಗೆ ಎರಡು ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಆಗಿರಬೇಕು ನಂತರ ನೀವು ದಿನಿ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪಿನ ಕೀಮೋಸೆಲೆಕ್ಟಿವ್ ಕಡಿತವನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಟ್ರೋಬೆಂಜೀನ್ ಸೋಡಿಯಂ ಸಲ್ಫೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಆಯ್ದವಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು, ನಾವು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ವಿದ್ಯುತ್ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೈಟ್ರೊಬೆಂಜೀನ್‌ನ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಹಲವಾರು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೈಟ್ರೊಬೆಂಜೀನ್ ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪು ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯವು ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ, ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಪ್ಯಾರಾ ಮತ್ತು ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ, ನೀವು ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಆಲ್ಕೈಲೇಶನ್‌ಗೆ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತಹ ಲೂಯಿಸ್ ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಬೆಂಜೀನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ, ನಾವು ಜೀರಿಗೆಯನ್ನು ತಯಾರಿಸುವುದನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ, ಇದನ್ನು ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಸಂಚಿತ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು ಸಂಚಿತ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ

ಫೀನಾಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸುವ ಮೂಲಕ ಕಲ್ಲು ಇದು ನೀವು t ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ನಾವು ಕೈಗಾರಿಕಾ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ನೀವು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯದ ಮೂಲಕ ಬೆಂಜೀನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು, ಇದನ್ನು ಆಧ್ಯಾತ್ಮಿಕ ಬೆಳೆಗಳ ಆಲ್ಕೈಲೇಶನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಹಾಗೆಯೇ ನೀವು ಆಸಿಡ್ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಆಸಿಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಸಹ ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು, ಇದನ್ನು ನೀವು ವಸಂತ ಬೆಳೆಗಳ ಆಂದೋಲನ ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು. ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂನಂತಹ ಲೆವಿಸ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳ ಜಲಸಂಚಯನವನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ, ನೀವು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸಿದರೆ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯನ್ನು ಹಿಮ್ಮುಖಗೊಳಿಸಬಹುದು ಒತ್ತಡದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಹೈಡ್ರೊಫೊರೇಶನ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಎಡ ಬದಲಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಈ ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಅದೇ ರೀತಿ ನೀವು ಆಲ್ಕೈನ್ ಅನ್ನು ಸಹ ನೀರು ಮತ್ತು ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಎನೋಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡಬಹುದು. ಕೀಟೋನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುವುದು ಆಲ್ಕಿನ್‌ನ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಹಾಗೆಯೇ ನೀವು ಬೃಹತ್ ಬೋರೇನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಹೈಡ್ರೋಸ್ ಗುಂಪಿನ ಮೂಲಕ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವ ಸಂಕಲನ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಕೀಟೋನ್ ತಲಾಧಾರದ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ನಾವು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಇದ್ದಿಲು ಬಳಸಿ ಆಲ್ಕಿನ್‌ನ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣದ ಭಾಗಶಃ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ, ಇದು ಆಲ್ಕಿನ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಕ್ವಿನೋಲಿನ್ ಇರುವಿಕೆ ಲಿಂಡ್ಲರ್ ಕ್ಯಾಟಲಿಸ್ಟ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಅಲ್ಕಿನ್‌ಗೆ ಆಲ್ಕಿನ್‌ನ ಭಾಗಶಃ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣಕ್ಕೆ ಬಳಸಬಹುದು, ನೀವು ಸಿಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯಬಹುದು, ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ದ್ರವ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಟ್ರಾನ್ ಸಲ್ಕಿನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅಧ್ಯಯನದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿದೆ ನಂತರ ನಾವು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಕ್ರಿಯೆಯ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಅಡಿಯಲ್ಲಿರುತ್ತೀರಿ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಆಮೂಲಾಗ್ರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ನಾವು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಅದು ಮೂಲಭೂತ ಪ್ರಭೇದವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು ಆಲ್ಕೀನ್ ಜೊತೆಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಒಂದು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಈ ಪ್ರಸ್ತುತಿಯು ನಿಮಗೆ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ನೀವು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಈ ಉಪನ್ಯಾಸವನ್ನು ಮುಕ್ತಾಯಗೊಳಿಸುತ್ತೇವೆ ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK