ಆದ್ದರಿಂದ ಐಐಟಿ ಪೌಲ್ ಕಾರ್ಯಕ್ರಮಕ್ಕೆ ನಿಮ್ಮೆಲ್ಲರಿಗೂ ಸ್ವಾಗತ iii ಗೋವಾಹತಿ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ವಿಭಾಗದ ಪುಣ್ಯ ಮೂರ್ತಿ ಇಂದು ನಾವು ಕೊನೆಯ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಎರಡನೇ ಭಾಗದ ಬಗ್ಗೆ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ. ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ರಚನೆಯ ನಾಮಕರಣ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ತಯಾರಿಕೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಇಂದು ನಾವು ಅಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ರಾಸಾಯನಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಶ್ರೀಮಂತ ಮೂಲವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್‌ಗಳ ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸೇರ್ಪಡೆ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ನಾವು ಇಂದು ಹೋಗುತ್ತೇವೆ. ಕೆಲವು ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸೇರ್ಪಡೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಜೊತೆಗೆ ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಸೇರ್ಪಡೆಯ ಜೊತೆಗೆ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ನೀರಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆಯ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಸೇರ್ಪಡೆಯೊಂದಿಗೆ ಎರಡು ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಇರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಡಯಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು ನಂತರ ಡೈಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಎಲ್ಲಾ ಮೊಟ್ಟೆಗಳ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳಂತೆ ಓಸೆನೊಲಿಸಿಸ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಪಾಲಿಮರೀಕರಣವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈಗ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸೇರ್ಪಡೆಯ ಮೇಲೆ ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸೋಣ ಏಕೆಂದರೆ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಿಗೆ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣದ ಪ್ರಾರಂಭವನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ಒಂದು ಸಮಾನತೆಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಎಥಿಲೀನ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ಮತ್ತು ನಿಕಲ್ ನಂತಹ ವೇಗವರ್ಧಕದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಒಂದು ಅಣುವಿನ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಜೊತೆಗೆ ಎಥಿಲೀನ್ ಅನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಲ್ಕೇನ್ ಜೊತೆಗೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಬಹುದು , ನಾನು ಮೊದಲೇ ಹೇಳಿದಂತೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸ್ಟೀರಿಯೋ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಎರಡೂ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ಒಂದೇ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಬರುತ್ತವೆ ಅದು ಕೆಳಭಾಗ ಅಥವಾ ಮೇಲಿನ ಭಾಗವಾಗಿರಬಹುದು ಅದೇ ಸೇರ್ಪಡೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನಾನು ಮೊದಲೇ ಹೇಳಿದಂತೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈ ಮೊದಲು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ನಂತರ ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೀನ್ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಹೀರಲ್ಪಡುತ್ತದೆ, ನಡುವೆ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆ ಇರುತ್ತದೆ n ಬೈಪಾಡ್ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಲೋಹ ಈಗ ಒಮ್ಮೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹಾದುಹೋದಾಗ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಹೀರಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಆಲ್ಕೀನ್ ಈಗ ಅದನ್ನು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಇಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇಲ್ಲಿ ಸಂವಹನ ಮಾಡಬಹುದು ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಯಿಂದ ಏನನ್ನು ಗಮನಿಸಿದರೂ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗೆ ವರ್ಗಾಯಿಸಬಹುದು ನೀವು ಲೋಹದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಮತ್ತೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಗಿರುವಾಗ ಆಹ್ ನಂತರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಒತ್ತಡದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನಡೆಸಿದರೆ ಮತ್ತೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇಲ್ಲಿ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬಂಧಿಸಬಹುದು. ಮತ್ತೆ ಸಾಗಿಸಲು ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಇದು ಎರಡೂ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ಒಂದೇ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಿನ್ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಯ ಸ್ಟೀರಿಯೋ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ವಿಭಿನ್ನ ಬದಲಿಗಳನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ಸಹಜವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆಯ್ದ ಸೇರ್ಪಡೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆ ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಜೊತೆಗೆ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಇಷ್ಟಪಡುತ್ತೀರಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಎಥಿಲೀನ್ whe n ನೀವು ಎಥಿಲೀನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ br2 ಅಥವಾ ಕ್ಲೋರಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ಅಯೋಡಿನ್ ಅಲ್ಕೀನ್ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಯಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಸುಲಭವಾಗಿ ccl4 ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಮೀಪದಲ್ಲಿರುವ ಡಿಬ್ರೊಮೊ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡಲು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಸೇರ್ಪಡೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತೆಯೇ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅನ್ನು ಕೂಡ ಸೇರಿಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ನೀವು ಯಾಂತ್ರಿಕತೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಬ್ರೋಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ, ಆಲ್ಕೀನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಬ್ರೋಮಿಡಿಯಮ್ ಮಧ್ಯಂತರ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅಯಾನ್ ಮಧ್ಯಂತರವು ಈ ಬ್ರೋಮಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಗಿರುವ ಮೈನಸ್ ಅದರ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಅದು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಬಹುದು ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಇಲ್ಲಿ ಈ ಬ್ರೋಮಿನ್ ವಿರುದ್ಧ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳನ್ನು ಪ್ರಯೋಗಿಸಲು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಸ್ಟೀರಿಯೋ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸಹ ನೀಡುತ್ತದೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಸೇರ್ಪಡೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ಬ್ರೋಮಿನ್‌ಗೆ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಈ ವಿರೋಧಿ ಸಂಕಲನ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಎಂದಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಿ, ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಟ್ರಾನ್ಸ್‌ಗೆ ಬ್ಯುಟೀನ್‌ಗೆ ಬ್ರೋಮಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ನೀವು ಈ ಡಿಬ್ರೊಮೊ ಎರಡು ಮೂರು ಡೈಬ್ರೊಮೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ , ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಈ ಸಿಸ್ 2 ಬ್ಯೂಟೀನ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಎನ್‌ಟಿಯೊಮರ್‌ಗಳ ಮಿಶ್ರಣಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು ಸ್ಟೀರಿಯೋವನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಉನ್ನತ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ನಮ್ಮ ಆಹ್‌ನಲ್ಲಿನ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ತಲಾಧಾರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ತಲಾಧಾರದ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಸ್ಟೀರಿಯೊಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ enone ಚಿಹ್ನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಸಮತಲ ಸಮ್ಮಿತಿ ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಅದು ಮಿಸೊ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ನಾವು ಉನ್ನತ ವರ್ಗದ ವಿವರಗಳನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ವೇಗವರ್ಧಕಗಳ ಸೇರ್ಪಡೆಯಾಗಿದೆ, ಇದು ಉಹ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಅಲ್ಕೇನ್‌ಗೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಯೋಡೈಡ್ hcbr ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ hcbr ಇದು hcl ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಇದು ಮರು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಕಡೆಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮುಖ್ಯಾಂಶಗಳ ಚಟುವಟಿಕೆಯ ಕ್ರಮವು ಈಗ ನೀವು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ನೀವು ಎಚ್‌ಬಿಆರ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರೊಪೇನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರೊಪೇನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವಾಗ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಎರಡು ಬ್ರೋಮೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ರಚನೆಯ ಸಾಧ್ಯತೆಯಿದೆ ಮತ್ತು ಆದಾಗ್ಯೂ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದು ಪ್ರಮುಖ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಇದು ಸಣ್ಣ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನೋಡೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇದನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಉದಾಹರಣೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಆಲ್ಕೀನ್ ಈ hbr ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಮಧ್ಯಂತರವು ಬ್ರೋಮಿನ್ ವಿಆರ್ ಮೈನಸ್ ಸಂಕಲನ ಉತ್ಪನ್ನದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಅದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಸಹ ರಚಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀಲಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ನೀವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಹ್ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುವ ವಿಆರ್ ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಫಾರ್ಮ್ಯಾಟಿಯೊದ ಸಾಧ್ಯತೆಯಿದೆ ಈ ಎರಡೂ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ಗಳ n ಆದಾಗ್ಯೂ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಕಾರ್ಕೇಸ್ ಕ್ಯಾಷನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ದ್ವಿತೀಯ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಪ್ರಧಾನವಾದ ರಚನೆಯು ಮತ್ತು ನಾವು ಇದನ್ನು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ನಾವು ಮತ್ತೆ ಉನ್ನತ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ತೃತೀಯ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅಥವಾ ಸೆಕೆಂಡರಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅವರು ಹೈಪರ್ ಸಂಯೋಗ ಮತ್ತು ಸಂವಾದಾತ್ಮಕ ಪರಿಣಾಮದಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ನ ಈ ರಚನೆಯ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಇದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಪ್ರಮುಖ ಸಂಯುಕ್ತ 1963 ರ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ರಷ್ಯಾದ ವಿಜ್ಞಾನಿ ಮಾರ್ಕೋನಿಕೊ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಟ್ಟರು , ಅವರು ಈ ತಲಾಧಾರದ ಪ್ರಯೋಗಗಳ ಸರಣಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದರು ಮತ್ತು ಅವರು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವಂತಹ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ಯಾವಾಗಲೂ ಋಣಾತ್ಮಕ ಅಯಾನು ಪ್ರಭೇದಗಳು ಸೇರ್ಪಡೆಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಎಂದು ಗಮನಿಸಿದರು. ಕಡಿಮೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ a d ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ br ಮೈನಸ್ ಇಲ್ಲಿ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಪ್ರಮುಖ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಇದನ್ನು ನಾವು ಇದನ್ನು ಮೋರ್ಗಾನಿಕಲ್ ನಿಯಮದ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುವುದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳ ಜೊತೆಗೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಜೊತೆಗೆ ಎರಡನೆಯದಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಡೆಸಿದರೆ ನೀವು ವಿರುದ್ಧ ಸಂಕಲನ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ರೆಜಿಯೊ ಐಸೋಮರ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ. ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರೋಪೇನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಇರುವಿಕೆ ಬಿ ನೀವು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಇದು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಈ ಸಣ್ಣ ಉತ್ಪನ್ನವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಕರಣವನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ನೀವು ನಿರ್ವಹಿಸಿದಾಗ ಇದು ಯಾವಾಗಲೂ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಇದು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ, ಇದು ಚಿಕ್ಕ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇ ಮಾರ್ಕೋನಿಕೊ ಉತ್ಪನ್ನ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ವಿಶೇಷವಾಗಿ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಬೆನ್ಜಾಯ್ಲ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ . ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಬೆಳಕಿನ ಬೆಲೆಗೆ ಹೋಮೋಲಿಸಿಸ್‌ಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು, ಇದು ರಾಡಿಕಲ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಹೋಮೋಲಿಸಿಸ್‌ನ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು, ನೀವು ಈ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿದ ನಂತರ ಉಗುರು ರಾಡಿಕಲ್‌ನ ಎರಡು ಅಣುವಿನ ಫೀನೈಲ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಈ ರಾಡಿಕಲ್ ನಿಮ್ಮ hbr ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು ಬೆಂಜೀನ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಆಮೂಲಾಗ್ರವಾಗಿದ್ದೇವೆ ಈ br ರ್ಯಾಡಿಕಲ್ ಈಗ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ಈ ಎರಡು ರಾಡಿಕಲ್‌ಗಳನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಮೂಲಭೂತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ. ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ದ್ವಿತೀಯ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಹೈಪರ್ ಸಂಯೋಗದಿಂದ ಅದನ್ನು ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ದ್ವಿತೀಯಕ ಆಮೂಲಾಗ್ರವು ಪ್ರಾಥಮಿಕಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿದ ನಂತರ ಈ ರಾಡಿಕಲ್ ರಚನೆಯು ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಇರುತ್ತದೆ ಈ ರಾಡಿಕಲ್ ಈಗ ಮತ್ತೊಂದು hbr ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಅಮೂರ್ತಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ಇದು hbr ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ತಡೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ನಾವು ಈ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಪ್ರಮುಖ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸೆಕೆಂಡರಿ ರಾಡಿಕಲ್ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಪ್ರಮುಖ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಇದನ್ನು ಆಂಟಿ ಮಾರ್ಕೋನಿಕೊ ಉತ್ಪನ್ನ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು 1933 ರಲ್ಲಿ ಕಿರುಕುಳ ನೀಡುವ ಮೇಯೊ ಕಂಡುಹಿಡಿದನು ಮತ್ತು ಒತ್ತಡದ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದನ್ನು ಅವರು ಕಂಡುಹಿಡಿದಿದ್ದಾರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒತ್ತಡದ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಡೆಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಯಾವಾಗಲೂ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆದಾಗ್ಯೂ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮುಖ್ಯಾಂಶಗಳ ಈ ಎರಡು ಸೇರ್ಪಡೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಹಿಂದಿನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ah ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಆಲ್ಕೆನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸೇರಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮಾತ್ರ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಿಸ್ಟಿಲ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಯೋಡೈಡ್ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬಂಧವು ಬಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಐ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಎರಡು ಐ ರಾಡಿಕಲ್ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿ ನೀವು i2 ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ನ ಸೇರ್ಪಡೆಯಾಗಿದೆ ಆಲ್ಕೀನ್ ದ ಪ್ರಿಸ್ಪೆಪ್ಟರ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಕೆಲಸ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹಾಯ್ ಈ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲಸ ಮಾಡಬೇಡಿ ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ಆಹ್ ಮೂರು ವಿಧದ ಮೂರು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮೊದಲ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಆಹ್ ಒಂದು ಸ್ಟೀರಿಯೊ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ನಂತರ ನಾವು ಸೇರಿಸುವುದನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಹ್ಯಾಲೋಜನ್ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು , ನಾವು ಸೇರಿಸುವುದನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳಿಗೆ ಮೊದಲು ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಲು

ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಸೇರ್ಪಡೆಯಾಗುವ ಆಮೂಲಾಗ್ರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ನಾವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಆಲ್ಕೈನ್ ಸಲ್ಫೇಟ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಸೇರಿಸುವುದನ್ನು ನೋಡೋಣ. ಪ್ರೋಪೇನ್ ಅನ್ನು ಕೋಲ್ಡ್ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಶೀತ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಪ್ರೋಪೇನ್ ಅನ್ನು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ, ಈ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡಿದ ಮತ್ತು ದ್ವಿತೀಯಕ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಜೊತೆಗೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಾವು ಮೊದಲು ನೋಡಿದಂತೆ ಯಾಂತ್ರಿಕತೆಯನ್ನು ನೋಡಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇದನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಿ ನೀವು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾದ ದ್ವಿತೀಯಕ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತೀರಿ ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಸಲ್ಫೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಸಮತಲ ಅಣುವಾಗಿದೆ. ಇದು ಸಲ್ಫೇಟ್ ಉಹ್ ಈ ಸೋ4 ಗಂ ಮೈನಸ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ನ ಮೇಲ್ಭಾಗ ಅಥವಾ ಕೆಳಭಾಗಕ್ಕೆ ಸೇರ್ಪಡೆಯಾಗಬಹುದು ಆದರೆ ನೀವು ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ನೀರಿನ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದು ಕೆಲವು ಹನಿಗಳ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡೋಣ ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಈ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಹನಿಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಸೆಕೆಂಡರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ನೀಡಲು ಜಲಸಂಚಯನಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ , ಇದು ನೀವು ಆಕ್ಸೋನಿಯಮ್ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನದ ಬಗ್ಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ. ನಮ್ಮ ಆಲ್ಕೀನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ನಾವು ಮೊದಲೇ ನೋಡಿದಂತೆ ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಈಗ ನಿಮ್ಮ ನೀರಿನ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತದೆ ನೀವು ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಮೊದಲು ಎರಡು ರೀತಿಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡಲಿದ್ದೇವೆ y ಆಗ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಡಯಲ್ ಮಾಡಲು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ou ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಎಂಬ ಜಲೀಯ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ಆಹ್ ರೂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಡಿಗ್ರಿ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಡಯಲ್ ಡಿಜಿಟಲ್ ಡಯಲ್‌ಗೆ ಉತ್ಕರ್ಷಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಥವಾ ಓಹ್ ಗುಂಪು ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ಅದೇ ಬದಿಗೆ ಬರುತ್ತದೆ ಇದು ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿದೆ ಆಹ್ ಜಲೀಯ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದ km104 ಮತ್ತು ಶೀತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸೌಮ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಬೇಕಾದ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದವು ನಂತರ ನೀವು ಆಮ್ಲೀಯ kmno4 ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಡೈಗ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಆಮ್ಲೀಯ kmno4 ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಡೈಗ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಅಲ್ಕೆನ್ ಅನ್ನು ಡಯಲ್ ಮಾಡಲು ನೀವು ಭಾಗಶಃ ಆಲ್ಕೀನ್ಸ್‌ಳನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು. ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು ಕೊಪ್ಪೊಸಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ತಲಾಧಾರದ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ನಿರ್ವಹಿಸಿದರೆ ಆಮ್ಲದಂತಹ ತಾಮ್ರದ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಂಡರೆ ಅದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ. ನೀವು ಶೂನ್ಯ ಡಿಗ್ರಿ ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು ತುಂಬಾ ದುರ್ಬಲವಾದ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪಿಇ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಸೌಮ್ಯವಾದ ಶೀತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನೀವು ಆಮ್ಲೀಯ k104 ಮತ್ತು ಬೆಚ್ಚಗಿನ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಂತಹ ಪ್ರಬಲವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಡಯಲ್ ಹಂತದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಿಲ್ಲಿಸಲು ನೀವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ತಲಾಧಾರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ. ಇದನ್ನು ಬಳಸಿ ನೀವು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಿದರೆ ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ತಲಾಧಾರದ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕೀಟೋನ್ ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ. ನಮ್ಮ ಉನ್ನತ ಅಧ್ಯಯನದ ವಿವರಗಳಲ್ಲಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿ ಆದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಈ ಎಥಿಲೀನ್ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮ್ಮ kmno4 ಜೊತೆಗೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು km104 ಜೊತೆಗೆ ಏಳು ಸ್ಥಿತಿಯೊಂದಿಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್‌ಗೆ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ಇಂಗಾಲದೊಂದಿಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೂಲತಃ ಒಂದು ಚಕ್ರ a ddition ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಮೂರು ಚಕ್ರದ ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀವು ಮೊದಲು ಆವರ್ತಕ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಈ ಆವರ್ತಕ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ದುರ್ಬಲವಾದ ಜಲೀಯ ಕೆ 104 ಮತ್ತು ಶೀತ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಅದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಡಯೋಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಆಹ್ ಆಮ್ಲೀಯ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಅನ್ನು ಡಿಗ್ರೋಮೀಟರ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಅದು ಸೀಳುವಿಕೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ, ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ, ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ, ಅದು ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ, ಅದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಜಲೀಯ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಹೊಂದಿರುವ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಆಮ್ಲದಂತಹ ತಾಮ್ರದಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದು. ಇಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಸಿಸ್ ಡಯೋಲ್ ಅಥವಾ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಆಯ್ದವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬಹುದಾದ ವಸ್ತು ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ, ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಓಸೋನ್‌ಲಿಸಿಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳನ್ನು ಓಝೋನ್ ಬಳಸಿ ಎಲ್ಲಾ ಎಂಟನೇ ಕೀ ಟೋನ್‌ಗಳಾಗಿ ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದರಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಓಝೋನ್ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಜೊತೆಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ರೂಪಗಳು ಮೊದಲು ನಾನು ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಬರೆಯಲು ಅವಕಾಶ ಮಾಡಿಕೊಡಿ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಡೈ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಓಝೋನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಆಲ್ಕೀನ್ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಒಂದು ಕಾರಿಗೆ ಒಂದು ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಮೂರು ಚಕ್ರದ ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲು ನಾವು ಎಥಿಲೀನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ. ಸೀಳುವಿಕೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ರೆಟಿರೊ ಒನ್ ಮೂರು ಸೈಕ್ಲೋಆಡಿಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು ನೀವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು , ಇದನ್ನು ಓಸಿನಾಯ್ಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ , ಇದನ್ನು ಓಝೋನ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್ ರೂಪಗಳೊಂದಿಗೆ ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಈ ಮಧ್ಯಂತರ ಆಸೋರ್ನಾಯ್ಡ್ ಅನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳ ಮೇಲೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಸತುವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಅದನ್ನು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಎರಡು ಅಣುಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಂತಹ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಅದು ಫಾರ್ಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಎಥಿಲೀನ್ ನಾನು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಎರಡು ಅಣುಗಳನ್ನು

ಪಡೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಇದು ಒಂದು ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಸಮುದ್ರ ವಿಂಗಡಣೆಯಲ್ಲಿ ಇದು ಒಂದು ಮೂರು ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಚಕ್ರ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ರಚಿಸಿದರೆ ಅದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಈ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ನೀಡಲು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಆಕ್ಸಿ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಪ್ರಭೇದಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ರೆಟ್ರೊಸೈಕ್ಲೈಡೇಶನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ನೀವು ಸತು ನೀರಿನಿಂದ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಈ ಆಸ್ಟಿನೈಟ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ. ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇತರ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಎಥಿಲೀನ್‌ನ ಬದಲಿಗೆ ಪ್ರೊಪೇನ್‌ನಂತಹ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಆಲ್ಕೆನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀವು ಓಝೋನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರೊಪೇನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದಾಗ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯು ಓಝೋನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಓಝೋನ್‌ನ ಈ ಮಧ್ಯಂತರ ಸೇರ್ಪಡೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಸತುವುದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿ ನೀವು ಈ ಪರ್ಯಾಯ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇದನ್ನು ನಂತರ ನೀವು ಓಝೋನ್ ಮತ್ತು ಸತುವನ್ನು ಅನುಸರಿಸಿ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಕಲ್ಲು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಒಂದು ಸೀಳು ಆಕ್ಸಿಡೇಟಿವ್ ಸೀಳನ್ನು ನೀವು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಬಹುದು ಕೀಟೋನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಅದು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ತಲಾಧಾರಗಳ ಮೇಲೆ ನೀವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಪಾಲಿಮರೀಕರಣದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಾಲಿಥಿನ್ ಚೀಲಗಳು ಮತ್ತು ಪ್ಲಾಸ್ಟಿಕ್ ಕಂಟೈನರ್‌ಗಳು ಗರಿಗರಿಯಾದ ಬಾಟಲಿಗಳು ಮತ್ತು ಟಿವಿ ಮತ್ತು ಕಂಪ್ಯೂಟರ್ ಕ್ಯಾಬಿನ್‌ಗಳು ಎಲ್ಲಾ ಪಾಲಿಮರ್‌ಗಳಿಂದ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಅವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾದವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ. ಉಹ್ ಪಾಲಿಮರ್‌ಗಳು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಪಾಲಿಥೀನ್ ಪಾಲಿಮರ್‌ನಿಂದ ಪಾಲಿಥೀನ್ ತಯಾರಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪಾಲಿಥೀನ್ ಚೀಲಗಳು ಮತ್ತು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಎಥಿಲೀನ್ ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಮತ್ತು ವೇಗವರ್ಧಕ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಒತ್ತಡ ಮತ್ತು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಬಳಸುವಾಗ ಈ ಮೂರು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಮತ್ತು ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಎಥಿಲೀನ್ ಅನ್ನು ದೊಡ್ಡ ಅಣುವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು. ಮೊನೊಮರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಬಳಿ ಇರುವಾಗ ಅವು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು ಒತ್ತಡ ಮತ್ತು ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಮತ್ತು ದೊಡ್ಡ ಪಾಲಿಮರ್ ಅನ್ನು ನೀಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ರೀತಿ ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಪಾಲಿಮರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಪಾಲಿಥಿನ್ ಚೀಲಗಳು ಮತ್ತು ರಸಪ್ರಶ್ನೆ ಬಾಟಲಿಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಇದು ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ. ಮತ್ತು ನೀವು [ಸಂಗೀತ] ಕೈಗಾರಿಕೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಮತ್ತು ಅವು ಪ್ರತಿ ವರ್ಷಕ್ಕೆ ಸುಮಾರು 80 ಮಿಲಿಯನ್ ಪಾಲಿಥಿಲೀನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತವೆ ನಾವು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಜೈವಿಕ ವಿಘಟನೀಯ ಪಾಲಿಮರ್ ಅಲ್ಲ, ಆದರೆ ಇನ್ನೂ ಬಳಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ವಾರ್ಷಿಕವಾಗಿ ಸುಮಾರು 8 ಮಿಲಿಯನ್ ಟನ್ ಪಾಲಿಥಿಲೀನ್ ಅನ್ನು ವಿವಿಧ ಅನ್ವಯಿಕೆಗಳಿಗಾಗಿ ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪ್ರೊಪೇನ್ ಪ್ರೊಪೈನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಬಳಸಿದಾಗ ಅದನ್ನು ಪಾಲಿಪ್ರೊಪಿಲೀನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಒತ್ತಡದ ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು ವೇಗವರ್ಧಕದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಪಾರ್ಲಿ ಪ್ರೊಪಿಲೀನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು ಸುಮಾರು 50 ಮಿಲಿಯನ್ ಡಾನ್ಸ್ ಪೆರಿಯರ್ ಮತ್ತು ಪಾಲಿ ಪ್ರೊಪಿಲೀನ್ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಬಕೆಟ್ ನಾವು ವಸ್ತುವಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳನ್ನು ವ್ಯಾಪಕವಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ವಿವಿಧ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳಿಗಾಗಿ ಪ್ಲಾಸ್ಟಿಕ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಇದು ಅತ್ಯಧಿಕ ಪಾಲಿಮರ್ ಮತ್ತು ಪಾಲಿಥಿಲೀನ್ ಆಧಾರಿತ ವಸ್ತುಗಳು ಸುಮಾರು 8 ಮಿಲಿಯನ್ ಟನ್‌ಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತವೆ. ವರ್ಷಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ಇದು ಎರಡನೇ ಅತಿ ದೊಡ್ಡ ಪಾಲಿಮರ್ ಆಗಿದ್ದು ವರ್ಷಕ್ಕೆ ಸುಮಾರು 50 ಮಿಲಿಯನ್ ಟನ್ ಉತ್ಪಾದಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ವಿವಿಧ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳಿಗಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ರಾಸಾಯನಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಇಂದು ತೀರ್ಮಾನಿಸೋಣ 8 ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುವ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸ್ಟೀರಿಯೋ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಿನ್ ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಂತರ ನಾವು ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಯೋಡಿನ್ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಯಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಯಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ವಿಸಿನಲ್ ಡೈಹೈಲಾ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ , ಸಂಯುಕ್ತವು ಇದೆಯೇ ಎಂದು ಪರಿಶೀಲಿಸಲು ನಾವು ಇದನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅಥವಾ ಸಂಯುಕ್ತವು ಎರಡು ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಅವುಗಳನ್ನು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಸಂಯುಕ್ತ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ , ನಿಮ್ಮ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಆಲ್ಕೇನ್ ಅಥವಾ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಸಂಯುಕ್ತ ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿದೆಯೇ ಎಂದು ಪರೀಕ್ಷಿಸಲು ಇದು ಒಂದು ಪರೀಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದಾಗ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಕೆಂಪು ಕಿತ್ತಳೆ ದ್ರವ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಕಾರ್ಬನ್ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಿದಾಗ, ಬಣ್ಣ ಹೋದರೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿ , ಸಂಯುಕ್ತವು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ, ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವ ಮೂಲಕ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತವಾಗಿದೆಯೇ ಎಂದು ಪರಿಶೀಲಿಸಲು ನಾವು ಇದನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ. ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅಥವಾ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿ, ಅದು ಆಲ್ ನೊಂದಿಗೆ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸುಲಭವಾಗಿ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಒಳಾಂಗಗಳ ಡೈಹಲೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಕೀನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ, ಮುಂದೆ ನಾವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ದ್ವಿತೀಯ ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚು ಪರ್ಯಾಯ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗೆ ಸೇರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಕೂಡ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ. ನಾವು ನೋಡಿದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಮೂಲಕ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ಬ್ರೋಮೋ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದರಿಂದಾಗಿ ನೀವು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿ ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಅದು ಬಿಆರ್ ಮೈನಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ . ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹಾಲೈಟ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ , ನಂತರ ನಾವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮಾತ್ರ g ಗೆ ಆಲ್ಕೀನ್ ಜೊತೆಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಐವ್ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಹಾಗೆಯೇ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಐಒ ಒತ್ತಡದ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ hbr ಬಂಧಕ್ಕಿಂತ ಬಲವಾದ ಬಂಧವನ್ನು ಸೀಳುವುದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟ ಮತ್ತು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಯೋಡಿನ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಡೈಮರೋಸಾಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ನೀವು ಅಯೋಡಿನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಮತ್ತೊಂದು ಅಯೋಡಿನ್ ರಾಡಿಕಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಆದಾಗ್ಯೂ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್ಗೆ ಸೇರಿಸಬಹುದು, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಮೂಲಾಗ್ರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಉಹ್ ಮಧ್ಯಂತರ ಮೊದಲು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಬೆಳೆಸಿಕೊಳ್ಳಿ ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೀನ್ ಜೊತೆಗೆ ನೀವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುವ ದ್ವಿತೀಯಕ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ದ್ವಿತೀಯಕ ಮೂಲವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಕ್ವಾರೀಯ ಹಾಲೈಡ್‌ಗೆ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ನೀಡಲು hbr ನೊಂದಿಗೆ

ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು 1933 ರಲ್ಲಿ ಚಿಕಾಗೋ ವಿಶ್ವವಿದ್ಯಾಲಯದಲ್ಲಿ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಕಿರುಕುಳದಿಂದ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲಾಯಿತು. ಇದನ್ನು ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಪರಿಣಾಮ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೂಲತಃ ನೀವು ಆಂಟಿ-ಮಾರ್ಕೊನಿಕೊ ಪಿಆರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಯಾವಾಗಲೂ ಉತ್ಪನ್ನದ ಮೋರ್ಗಾನಿಕ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾದ ಕಾರ್ಬೋ ಕ್ಯಾಷನ್ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಉಹ್ ಕಾರಕದ ಋಣಾತ್ಮಕ ಭಾಗದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ, ನಂತರ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಮಾರ್ಕೊನಿ ಸೇರ್ಪಡೆ ಉಹ್ ನಿಯಮದ ಪ್ರಕಾರ ರೂಪುಗೊಂಡಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಯು ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತೀರಿ ನೀವು ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನಂತರ ನೀವು ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್ಗೆ ಸೇರಿಸುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಈ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಏನು ಮಾಡಬೇಕು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಕೆಲವು ಹನಿಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಬೇಕು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಾಕಷ್ಟು ಚೆನ್ನಾಗಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ನೀವು ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಬಳಸಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ನೀವು ಆಲ್ಕೆನ್ ಅನ್ನು ಆಯ್ದವಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೈಸ್ ಮಾಡಬಹುದು, ಆಹ್ ಸಿನ್ ಜೊತೆಗೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಬೋಟ್ ಅನ್ನು ಡಯಲ್ ಮಾಡಬಹುದು ಹೋಹ್ ಗುಂಪು ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ಒಂದೇ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೆನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಾಗ ನಾವು ನೋಡಿದ ಎಲ್ಲವೂ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾದ ಉಪ ಸ್ಥಿತಿಗಳಾಗಿವೆ, ನಂತರ ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಸಿನ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಜಲೀಯ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುವಿಕೆಯನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಅದೇ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಡಯಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಕೋಲ್ಡ್ ಕೆ 104 ಶೂನ್ಯ ಡಿಗ್ರಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಡಯಲ್ ಮಾಡಲು ಡಯಲ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಬಳಸಿದರೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಬಲವಾದ ಕಾರಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಾದ ಆಮ್ಲೀಯ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಮತ್ತಷ್ಟು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ. ತಾಮ್ರದ ನುಣುಪಾದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಿ ಮೂಲತಃ ನೀವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅವೋನೈಟ್ ಅನ್ನು ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಉಪ-ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಉನ್ನತ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಸಮುದ್ರಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಂಧವನ್ನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸೀಳಲು ಇದು ಒಂದು ಉತ್ತಮ ಪ್ರಯೋಗವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ನಂತರ ನೀವು ಓಝೋನ್ w ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾದಾಗ ನೀವು ಬಳಸಬಹುದು ನೀವು ಝಿಂಕ್ ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಲ್ಫೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೆಲಸ ಮಾಡುವಾಗ ಆರ್ಸೆನೈಡ್ ಅನ್ನು ಓಸಿಯಾಯ್ಡ್ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡಲು ಆಲ್ಕೀನ್ ಮೂಲಕ 1 3 ಸೈಕ್ಲೋಡಿಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅಥವಾ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಸೀಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ, ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನಂತಹ ಕೋರ್ಸ್ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಅದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಮತ್ತಷ್ಟು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು, ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರೈಡ್ನಂತಹ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್ಗಳನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗೆ ತಗ್ಗಿಸಬಹುದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಸೀಳಬಹುದಾದ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು. ಮುಂದೆ ಸಿದ್ಧ ಉಹ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಥವಾ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಕೀಟೋನ್ ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಕೆಲಸದ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಪಾಲಿಮರೀಕರಣವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ಗಳನ್ನು ದೊಡ್ಡ ಅಣುಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಈ ಎಥಿಲೀನ್ ಅನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಸಿ ನೀವು ದೊಡ್ಡ ಅಣುವನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ನಾವು ಬಳಸುವ ಪಾಲಿಮರ್ ಪ್ಲಾಸ್ಟಿಕ್ ಬ್ಯಾಗ್‌ಗಳ ಕಂಟೈನ್‌ನಂತಹ ಪ್ರಮುಖ ವಾಣಿಜ್ಯ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡುವಂತೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಆರ್‌ಎಸ್ ಬಾಟಲಿಗಳು ಮತ್ತು ಕಂಪ್ಯೂಟರ್ ಮತ್ತು ಟಿವಿ ಕ್ಯಾಬಿನೆಟ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ನಾವು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಪ್ಲಾಸ್ಟಿಕ್ ಉದ್ದೇಶಕ್ಕಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಪಾಲಿಥಿಲೀನ್ ಪ್ರಪಂಚದಲ್ಲಿ ವಾರ್ಷಿಕವಾಗಿ ಸುಮಾರು **80** ಮಿಲಿಯನ್ ಟನ್‌ಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ಪಾಲಿಪ್ರೊಪಿಲೀನ್ ಎರಡನೇ ಅತಿದೊಡ್ಡ ಪಾಲಿಮರ್ ಆಗಿದೆ ಉತ್ಪಾದಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ವಿವಿಧ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳಿಗೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಇತರ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳನ್ನು ಸಹ ಪಾಲಿಮರ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ನಾವು ಅವರು ವ್ಯಾಪಕವಾದ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪಾಲಿಮರ್‌ಗಳನ್ನು ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದ ಒತ್ತಡ ಮತ್ತು ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ತಯಾರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪಾಲಿಮರ್ ಅನ್ನು ಸೂಕ್ತವಾಗಿ ಪಡೆಯಲು ಇವುಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ. ಉದ್ದ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಸಹ ಪಾಲಿಥಿಲೀನ್ ಸರಿ ಆದರೆ ನೀವು ಇತರ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೋದಾಗ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಕೂಡ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದ್ದು, ಸೂಕ್ತವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಅವುಗಳನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದರೊಂದಿಗೆ ನಾನು ಇಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸವನ್ನು ಮುಕ್ತಾಯಗೊಳಿಸುತ್ತೇನೆ