ಐಐಟಿ ಪಾಲ್ ಪ್ರೋಗ್ರಾಂಗೆ ಸ್ವಾಗತ ನಾವು ಇಂದು ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ಸ್ ಕೀಟೋನ್ಸ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಅಧ್ಯಾಯವನ್ನು ಮುಂದುವರಿಸುತ್ತೇವೆ ಮೊದಲು ನಾವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಎರಡು ಗಂ ಎರಡು ಪಿ ಎರಡು ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಆಗಿರುವುದನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಎಸ್ಪಿ 2 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ sp2 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸೇಶನ್‌ನಲ್ಲಿ ನೀವು ನೆಲದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಎರಡು s ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಎರಡು p ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಉತ್ಸುಕ ಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ s ಕಕ್ಷೆಯಿಂದ p ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗೆ ಜಿಗಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ನಂತರ ಹೈಬ್ರಿಡೈಸೇಶನ್ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿ sp ಎರಡು ಕಕ್ಷೆಯು ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಅನಾವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ. ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಸ್ಪಿ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧಗಳಿಂದ ಎರಡು ಕಕ್ಷೆಗಳು ಆದರೆ ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಮಾಡದ ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್ಸ್ ಪೈ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪೈ ಬಂಧಗಳು ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಅಲ್ಲಿ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವಾಸಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣು ಈ ಮೂರು ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧಗಳು ಒಂದೇ ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುತ್ತವೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪರಮಾಣುಗಳು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಸಹ ಸಮತಲವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ಟ್ರೈಗೆರಾನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇ ಅಥವಾ ಕೋಪಾಲೆಂಡರ್ ಮತ್ತು ಪೈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೋಡವು ಸಮತಲದ ಮೇಲೆ ಮತ್ತು ಕೆಳಗೆ ನೆಲೆಸಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಧ್ರುವೀಯತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾದಲ್ಲಿ ಡೆಲ್ಟಾ ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾದಲ್ಲಿ ಚಾರ್ಜ್ ಇರುತ್ತದೆ. ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಇರುವುದರಿಂದ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಲೆವಿಸ್ ಬೇಸ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಲೆವಿಸ್ ಆಸಿಡ್ ಕೇಂದ್ರವಾಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ದ್ವಿಧ್ರುವಿಯೂ ಇದೆ ಪುನರುತ್ಪಾದಿಸುವ ರಚನೆಯು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಹೆಚ್ಚಿನ ಧ್ರುವೀಯತೆಯನ್ನು ವಿವರಿಸುವ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಹೆಚ್ಚಿನ ಧ್ರುವೀಯತೆಯನ್ನು ವಿವರಿಸುತ್ತದೆ, ಈಗ ನಾವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ಸಾಮಾನ್ಯ ವಿಧಾನವನ್ನು ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲನೆಯದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಘಟಕದಲ್ಲಿ ವ್ಯಾಪಕವಾಗಿ ಚರ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ. 11.

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಮೇಲಿನ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಸೆಕೆಂಡರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿ ಆಕ್ಸಿಡ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುವ ವಿವಿಧ ಕಾರಕಗಳಿವೆ ಈ ರೀತಿಯ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಕಾರಕಗಳು pcc ಪಿರಿಡಿನಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೊಕ್ವಿನ್ ಮತ್ತು ಖನಿಜ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಮಧ್ಯಮ ಆಮ್ಲದಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಟ್ರೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಆಯ್ದ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ, ಇದರಿಂದಾಗಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಮತ್ತಷ್ಟು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಸಂಭವಿಸುವುದಿಲ್ಲ , ಎರಡನೆಯ ವಿಧಾನವೆಂದರೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಡಿಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ. ಕೈಗಾರಿಕಾ ವಿಧಾನ ಮತ್ತು ಬಾಷ್ಪಶೀಲ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಸೂಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಬೆಳ್ಳಿ ಅಥವಾ ತಾಮ್ರದ ವೇಗವರ್ಧಕದ ಮೂಲಕ ರವಾನಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ವಿಧಾನವೆಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಿಂದ ಉಮ್ ಮತ್ತು ಮೊದಲ ವಿಧಾನವೆಂದರೆ ಓಝೋನೊಲಿಸಿಸ್ ಇದನ್ನು ಘಟಕ 13 ರಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಯಲ್ಲಿ ಏನು ಓಝೋನ್ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯ ನಂತರ ರಿಡಕ್ಟಿವ್ ಮೇಲೆ ಆಲ್ಕೀನ್ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ರಿಡಕ್ಟಿವ್ ವರ್ಕ್‌ಅಪ್ ಎರಡು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಪರ್ಯಾಯಗಳನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಎರಡು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ಗಳು ಅಥವಾ ಎರಡು ಕೀಟೋನ್ಗಳು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ಗಳ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್ಗಳು ಕ್ವಾರೀಯಗಳಿಂದ ಮತ್ತೊಂದು ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೈನ್ನಲ್ಲಿ ಇದು ಅಸಿಟಿಲೀನ್ ಅಸಿಟಿಲೀನ್ ಅಸಿಟಿಲೀನ್ ಅನ್ನು ಮಾತ್ರ ನೀಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಯಾವುದೇ ಇತರ ಆಲ್ಕಿನ್ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಅಲ್ಕಿನ್ ಅಥವಾ ಆಂತರಿಕ ಆಲ್ಕ್ yne ಇದು ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುವುದಾದರೂ ಇದನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಘಟಕ 13 ವರ್ಗ 12.

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೆಲವು ವಿಶೇಷ ತಯಾರಿಯನ್ನು ಅನ್ಯಗ್ರಹ ಜೀವಿಗಳ ವಿಶೇಷ ತಯಾರಿಕೆಯ ಕುರಿತು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಮೊದಲು ನಾವು ಅಸಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಿಂದ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಇದನ್ನು ರೋಸೆನ್ ಮಾಂಟ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಹೆಸರು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಹತ್ತೊಂಬತ್ತು ಹದಿನೆಂಟರಲ್ಲಿ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲಾಯಿತು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಈ ಆಮ್ಲದ ಕೊಲೊಯ್ಡ್ ಅನ್ನು ಅಲ್ಡಿನ್ ಆಗಿ ಆಯ್ದವಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಬೇರಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಕಡಿಮೆ ಮೇಲ್ಮೈ ವಿಸ್ತೀರ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಚಟುವಟಿಕೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಆಮ್ಲದ ಕೊಲೊಯ್ಡ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ. ಪ್ಯಾರೆಲೆಲಿಡಿಯಂನ ಚಟುವಟಿಕೆಯು ಕೆಲವು ವಿಷಗಳಾದ ಥಿಯೋಡಿಯಾ ಕ್ವಿನೋಲಿನ್ ಇತ್ಯಾದಿಗಳನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ , ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ನೈಟ್ರೈಲ್‌ಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುಗಳಾಗಿವೆ, ನಾವು ಮೊದಲು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಸೌಮ್ಯವಾದ ಕಡಿತವು ಒಂದು ಎಸಿಎಲ್‌ಗೆ ಅತ್ಯಗತ್ಯವಾಗಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಮಿನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಮೇಲೆ ಹೈಡ್ರೊಲೈಸ್ಡ್ ಗಿಬ್ ಆಲ್ಡಿಕ್ಸ್ ಇದು ಹೆಸರು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ಸ್ಟಿಫೆನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ನೈಟ್ರೈಲ್ಗಳಿಂದ ಮತ್ತೊಂದು ವಿಧಾನ ಧುಮುಕುವವನ ಪೂರ್ಣ ಹೆಸರು ಡಿ ಐಸೊಬ್ಯುಟೈಲ್ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ರಚನೆಯು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂಗೆ ಎರಡು ಐಸೊಬ್ಯುಟೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕೇವಲ ಒಂದೇ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ಗಿಂತ ಸೌಮ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ಸೋಡಿಯಂ ಬೊರೊಯ್ಡ್ರೇಟ್‌ಗಿಂತ ಬಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆಹ್ , ನೀವು ನೈಟ್ರೈಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಒಂದು ಸಮಾನವಾದ ಬಹಿರಂಗಪಡಿಸುವಿಕೆಯನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ದುಷ್ಟ ಅಲ್ಡಿಮಿನ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಮೇಲೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಇದು ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಆಲ್ಫಾ ಬೀಟಾ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ನೈಟ್ರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಆಯ್ದವಾಗಿ ನೀಡುತ್ತದೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳನ್ನು ಡೈವರ್ಜ್ ಬಳಸಿ ಕಡಿತಕ್ಕೆ ಬಳಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಸಹ ನೀಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ವಿಶೇಷ ಸ್ಥಿತಿಯ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಬಳಸಬೇಕಾದ ವಿಶೇಷ ಸ್ಥಿತಿಯ ಒಂದು ಸಮಾನವಾದ ಡೈವೇಲ್ h ಮತ್ತು ಟೊಲುಯೆನ್ ಇಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಕವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಬಳಸಿದರೆ ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶದ ನಂತರ ನೀವು ಸ್ವಲ್ಪ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಸಮಾನತೆಯನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವು ಕೇವಲ ಒಂದು ಹೈಡ್ರೈಡ್ ವಿತರಣೆಯನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದಲ್ಲಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಅದು ರೂಪಿಸುವ ಆಲ್ಡೈಟ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾತ್ರ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಅಥವಾ ಹೊರಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳ ವಿಶೇಷ ತಯಾರಿಕೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ. ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ಗಳಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಮೊದಲು ಎರಡು ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮಾಡಬಹುದು ಉಮ್ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲೀಯ ಕೆನಡಿಯನ್ ಮಿಶ್ರಣ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲನೆಯದು ಕ್ರೋಮೋಸ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಮೊದಲ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಟೊಲುಯೆನ್ ನಂತಹ ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಸಲ್ಫೈಡ್ ಇರುವಿಕೆಯು ಬೆಂಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಯಾಂತ್ರಿಕತೆ ಏನು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ಒಂದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಎಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ಬರಬಹುದು ಮತ್ತೆ ಎರಡು ಸಾಧ್ಯತೆಗಳಿವೆ ಈ ಅನುಕ್ರಮವು ಮತ್ತೊಂದು ಕ್ರೋಮೋಸ್ಕೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಎರಡು ಮೂರು ಸಿಗ್ಮಾ ಟ್ರಾಪಿಕ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಮೊದಲೇ ನೀಡಬಹುದು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಎಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ಇದನ್ನು ಡಿಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ನೇರವಾಗಿ ಮುಂಚಿತವಾಗಿ ಪಡೆಯಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಭಾವಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡೂ ಸಾಧ್ಯತೆಗಳು ಸಂಭವಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಮ್ಲೀಯ ಮತ್ತು ಅಯೋಡೈಡ್ ಮಿಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಬೆಂಜೀನ್ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳಿಸಲು ಉತ್ತಮ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮಧ್ಯಂತರವು ಇದೇ ರೀತಿಯದ್ದಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಂಬಲಾಗಿದೆ. ಕ್ರೋಮೋಸ್ಕೋಲೈಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಂತೆಯೇ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಇದು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲೀಯ ಅಯೋಡೈಡ್ ಕ್ರೋಮಿಯಲ್ ಅಸಿಟೇಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಟ್ರೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಸಕ್ರಿಯ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಹಿಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಂತೆಯೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಮರುಜೋಡಣೆಯಂತೆಯೇ ಇದೇ ರೀತಿಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವಾಗಿರಬಹುದು. ಎರಡನೆಯ ವಿಧಾನವೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್‌ಗಳನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬೆಳಕಿನ ಬೆಂಜೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರಿನ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಬೆಂಜೈಲ್ ಸೀಸವನ್ನು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಮತ್ತು ಇತರ ಯಾವುದೇ ಲೆವಿಸ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಇದು ಸೈಡ್ ಚೈನ್ ಕ್ಲೋರಿನೇಶನ್ ಆಗಿದೆ. ನಂತರ ಕ್ಲೋರಿನೀಕರಣವು ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮಿಥಿಯ ಮೇಲೆ ಆಯ್ದ ಕ್ಲೋರಿನೀಕರಣಕ್ಕಾಗಿ ಎಲ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಯುವಿ ಲೈಟ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು ಮತ್ತು ಆಮೂಲಾಗ್ರ ವಿಧಾನದ ಸಮನ್ವಯವು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಬೆಂಜೀನ್‌ಗಳನ್ನು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಂಡ್ರಾಯ್ಡ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು ಮತ್ತು ವಿವಿಧ ವಿಧಾನಗಳಿವೆ ನಾವು ಮುಖ್ಯವಾಗಿ ಎರಡು ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಮೊದಲನೆಯದು ಗ್ಯಾಟರ್‌ಮನ್ ಕೋಚ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಅಸೆಲ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತೊಂದು ವಿಧಾನವನ್ನು ಬಳಸಲಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಬಿಲ್ಸ್ಮಿಯರ್ ಹ್ಯಾಕ್ ಎಂದು ಕರೆಯುವ ಸ್ವಲ್ಪಮಟ್ಟಿಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಮೂರು ಡಿಎಂ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಂಜೀನ್‌ಗಾಗಿ ನೀವು ಇನ್ನೂ ಒಂದು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಶುದ್ಧ ಸಿ 3 ನಂತಹ ಈ ಏಕೈಕ ಕಾರ್ಬನ್ ಘಟಕವನ್ನು ತರಬೇಕು ಎಂದು ತಿಳಿಯಲಾಗಿದೆ. ಅಥವಾ ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಭಾಗವಹಿಸುವ dmf

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾವು ಗ್ಯಾಟರ್‌ಮ್ಯಾನ್ ಕೋಚ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಕೆಲವು ವೇಗವರ್ಧಕಗಳನ್ನು ಸಹ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರಸ್ ಮತ್ತು cl3 ಅನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಫ್ರೈಡೆಲ್ ಕಪ್ ಪ್ರಕಾರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹಿಂದಿನ ಸ್ಲೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಹೇಳಿದಂತೆ ಲೂಯಿಸ್ ನೀವು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಕಾರ್ಯಗತಗೊಳಿಸಲು ಬಯಸಿದರೆ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಈ ವೇಗವರ್ಧಕವು ಭ್ರೂಣದ ಕ್ಯಾವಿಯರ್‌ನಲ್ಲಿ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನ ಏನು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಎಳೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ t ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಿಂದ ಎಲ್‌ಸಿಎಲ್ 3 ಮತ್ತು ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್‌ನಿಂದ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುವ ಸಕ್ರಿಯ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಫಿಡಲ್ ಕಪ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಫಿಡಲ್ ಕಪ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಯಾಂತ್ರಿಕತೆ ಎಂದರೆ ಈ ರೀತಿಯ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮೈನಸ್ ಎಚ್ ಪ್ಲಸ್ ನಿಮಗೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮುಂದಿನ ನಾವು ವಿಲ್ಸ್ಮರ್ ಹ್ಯಾಕ್ ಅನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಕಾರಕಗಳು pocl3 ಮತ್ತು dmf um

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಶುದ್ಧ cl3 ಮತ್ತು dmf ಅನ್ನು ಮಿಶ್ರಣ ಮಾಡಿದರೆ ಈ ಜಾತಿಗಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಫಿಡಲ್ ಕಪ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಭಾಗಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಸಕ್ರಿಯ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ಇದನ್ನು ರೂಪಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇಮಿನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಮಿನಿಯಮ್ ಅಯಾನು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಮೇಲೆ ಒಂದು ಡೆಂಟ್ ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳ ವಿಶೇಷ ತಯಾರಿಕೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನೈಟ್ರೈಲ್‌ಗಳಿಂದ ಅಥವಾ ಆಸಿಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳಿಂದ ಆಸ್ಟೋನ್ ಆಸಿಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಿಂದ ಆಸ್ಟೋನ್ ಅನ್ನು ಮೊದಲೇ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಸಿಡ್ ಕೊಲೊಯ್ಡ್ ಅನ್ನು ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಬಹುದು ಅದನ್ನು ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ಬಳಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಸಿಡ್ ಘರ್ಷಣೆಯನ್ನು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬಳಸುವ ಗಿಗ್ನೆಟ್ ಕಾರಕದಂತೆ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ ಆರ್ ಟು ಆರ್ ಟು ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ ಇಲ್ಲಿ ಸಕ್ರಿಯ ಜಾತಿಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೋಡುತ್ತಾರೆ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಎರಡು rmgx ಆಗಿದೆ ಇದು ಗಿಗ್ನರ್ ಕಾರಕ ಬಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಹೀಗೆ ಮಾಡುತ್ತವೆ ಈ ಆರ್ ಎರಡು ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ ನಂತರ ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು r2 ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ ಗಿಗ್ನಾ ಕಾರಕಕ್ಕಿಂತ ಸೌಮ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕೀಟೋನ್‌ನಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಗಿಗ್ನಾ ಕಾರಕದೊಂದಿಗೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ನೀವು ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೈಲ್‌ಗಳನ್ನು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು ಎಂದು ನಾನು ಮೊದಲೇ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಯಾವಾಗಲೂ ನಿಮಗೆ ಇನ್ನೊಂದು ಆರ್ ಗುಂಪು ಬೇಕು ಇಲ್ಲಿಯೂ ನೈಟ್ರೋ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತರಬೇಕು r ನಂತಹ ಮತ್ತೊಂದು ಗುಂಪನ್ನು ನಿರ್ಲಕ್ಷಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಕೆಟಮೈನ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ಅಲ್ಡಿಮೈನ್ ರೂಪುಗೊಂಡಿತು ಈಗ ಅದು ಕೆಟಮೈನ್ ಆಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಟಮೈನ್ ರೂಪುಗೊಂಡಿದೆ ಮತ್ತು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಮೇಲೆ ಕೆಟಮೈನ್ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೊನೆಯದಾಗಿ ನಾವು ಬೆಂಜೀನ್‌ನಿಂದ ಎಂದು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಬೆಂಜೀನ್‌ನಿಂದ ನಾವು ಹಿಂದೆ ಅದರ ಬೆಂಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ನಾವು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗಾಗಿ ನೀವು ಆಮ್ಲ ಸಿ ಯೊಂದಿಗೆ ಪಿಡಲ್ ಗುಹೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಇದು ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಅಥವಾ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ವೇಗವರ್ಧಕ ಅನಿಡಾಸ್ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಫ್ರೈಡೆಲ್ ಕ್ರಾಫ್ಟ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿಭಿನ್ನ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಪ್ರಬಲ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನಾವು ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ಭಾಗವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ತೀರ್ಮಾನಿಸುತ್ತೇವೆ. ನೀವು

Prutor@IITK