ಹಲೋ ಕೊನೆಯ ವರ್ಗದ ಎಲ್ಲರಿಗೂ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ವಿವಿಧ ವಿಧಾನಗಳು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಬದಲಿ ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಣೆಯ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿರಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯಿಂದಾಗಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ನಂತರ ನಾವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಎರಡೂ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ತೊಡಗಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಂಡ ಈ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ಮೊದಲನೆಯದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆಯು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ಸ್ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಗಳಿಗೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಉತ್ಕರ್ಷಣ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವ ಕಾರ್ಯಗಳು ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಕ್ರೋಮಿಕ್ ಆಮ್ಲದಂತಹ ಅನೇಕ ಕಾರಕಗಳೊಂದಿಗೆ ನಡೆಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀಡುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ನಾವು ಕೊನೆಯದಾಗಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನೀವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದರ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಜಲೀಯ ಕ್ಷಾರೀಯ kmno4 ಅಥವಾ ಕ್ರೋಮಿಕ್ a ನೊಂದಿಗೆ ನಡೆಸಿದರೆ cid ನೀವು ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಂಡಿದ್ದೀರಿ ಆದರೆ ನೀವು ನಡುವೆ ನಿಲ್ಲಿಸಲು ಬಯಸಿದರೆ ಮೊದಲ ಹಂತವೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ತರುವಾಯ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡಿಕ್ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲಿಸಲು ಬಯಸಿದರೆ ಏನು ನನ್ನ ಆಯ್ಕೆಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಆಯ್ಕೆಯೆಂದರೆ, ನಾನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ಉತ್ಪಾದಿಸಿದ ನಂತರ ಅದನ್ನು ಬಟ್ಟಿ ಇಳಿಸುತ್ತೇನೆ ಅಥವಾ ನಾನು ಸೌಮ್ಯವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್‌ಗಳನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇನೆ ಅದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವುದನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಉತ್ತೇಜಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಈ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ಅಂತಹ ಒಂದು ಕಾರಕ ನಾವು ಪಿರಿಡಿನಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೊಕ್ರೊಮೇಟ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂದು ನಾನು ಪಿರಿಡಿನಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೊಕ್ರೊಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಸೌಮ್ಯವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಲಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಿರಿಡಿನಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೊಕ್ರೊಮೇಟ್ನ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಈ ರೀತಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪಿರಿಡಿನಿಯಮ್ ಕ್ಯಾಷನ್ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೊಕ್ರೊಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಇದನ್ನು ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕಾಗಿ ನೀವು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಟ್ರೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಫೋಲೋ ಆಗಿದೆ ಪಿರಿಡಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿ ನಂತರ ನೀವು ಅದನ್ನು ಪಿರಿಡಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನಿಮ್ಮ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಪಿರಿಡಿನಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೊ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಈ ಪಿರಿಡಿನಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೊಕ್ರೊಮೇಟ್ ಅನ್ನು ಡೈಕ್ಲೋರೋಮೀಥೇನ್‌ನಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇನ್ನೂ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಮತ್ತು ಈ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ನಾನು ಪಿರಿಡಿನಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೊಕ್ರೊಮೇಟ್‌ನಂತಹ ಸೌಮ್ಯವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ, ಇದನ್ನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಿಲ್ಲಿಸಲು ಬಳಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಡೈಕ್ಲೋರೋಮೀಥೇನ್‌ನಲ್ಲಿ ಪಿರಿಡಿನಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೊಕ್ರೊಮೇಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ. ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಥೆನಾಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನೀವು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲುತ್ತದೆ, ನೀವು ಇದನ್ನು ಇತರ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕಾರಕದೊಂದಿಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಸುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ನಿಮ್ಮ ಇತರ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕಾರಕಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿ ನೋಡಿ . ಜೋನ್ಸ್ ಕಾರಕದೊಂದಿಗೆ ಅದೇ ವಿಷಯ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಅಂತ್ಯಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೆವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಲ್ಲುವುದಿಲ್ಲ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹಂತವು ಈಗ ನೀವು ಪಿರಿಡಿನಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೋ ಕ್ರೋಮೇಟ್‌ನ ವಿಶೇಷತೆಯನ್ನು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ಅದು ಮತ್ತಷ್ಟು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ತಡೆಯುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬಳಸುತ್ತಿರುವ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಜಲೀಯವಲ್ಲದವು ಮತ್ತು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಬದಲಾಗಲು ಕಾರಣವನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ಇತರ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕಾರಕಗಳು ಈ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡ ಡೈಹೈಡ್ರೇಟ್ ಇತ್ತು, ಜಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನಿಂದ ಡೈಹೈಡ್ರೋ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಇದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಇದಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಯಿತು ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಜಲೀಯವಲ್ಲದ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಡೆಯುವುದರಿಂದ ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸಲು ಮತ್ತು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ನಿಲ್ಲಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಿರಿಡಿನಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೊಕ್ರೊಮೇಟ್ ಅನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಬಳಸುವುದಕ್ಕೆ ಇದು ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ನಂತರ ಈಗ ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಎರಡನ್ನೂ ಒಳಗೊಂಡಿರುವುದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಡಿಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಡಿಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ w ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಹೆಸರೇ ಹೇಳುವಂತೆ ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿದರೆ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಯಾವುವು ಮತ್ತು ಹೇಗೆ ನಾವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಸಾಕಷ್ಟು ಕಠಿಣವಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ತಾಮ್ರದ ಲೋಹದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ 300 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದೇ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ದ್ವಿತೀಯಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಇದು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ. ನೀವು ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಿಡುಗಡೆಯೊಂದಿಗೆ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಅದು ಯಾವುದೇ ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ ಸರಿ ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಯಾವುದೇ ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಲಭ್ಯವಿಲ್ಲ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಡಿಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವು ನಡೆಯುವ ಸಾಧ್ಯತೆಯಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಇದು ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣ

ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು 3 ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಷ್ಟದೊಂದಿಗೆ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ. ಆಲ್ಕೈಲ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಭಾಗ ಎರಡನ್ನೂ ಒಳಗೊಂಡ ಮತ್ತೊಂದು ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಷ್ಟವನ್ನು ಹೆಸರಿಸುವಂತೆ ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವ ವಿಭಿನ್ನ ಮಾರ್ಗಗಳಿವೆ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವು ಪರಿಣಾಮ ಬೀರಬಹುದು, ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನ ರಾಸಾಯನಿಕ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ರಾಸಾಯನಿಕ ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅಥವಾ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳ ವೇಗವರ್ಧಕ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ರಾಸಾಯನಿಕ ವಿಧಾನಗಳಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಕೇಂದ್ರೀಕೃತ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ h2so4 ಅಥವಾ ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಇದು ಒಂದು ರೀತಿಯ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮರುಜೋಡಣೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಇದು e1 ಮಾರ್ಗದ ಮೂಲಕ ಹೋಗುತ್ತದೆ, ನೀವು ಪರ್ಯಾಯಗಳು ಮತ್ತು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನನಗೆ ಖಾತ್ರಿಯಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕಲಿತಿದ್ದೀರಿ t e1 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು sn1 ನಲ್ಲಿರುವಂತೆ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಮಧ್ಯಂತರ ರಚನೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ನಿಮಗೆ ಮರುಜೋಡಿಸಿದ ಒಲೆಫಿನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಮರುಜೋಡಣೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯು 3 ಡಿಗ್ರಿ 2 ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು 1 ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಕ್ರಮವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆ ಸರಿ ನೀವು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವ ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಇದನ್ನು ನಿಮ್ಮ ಏಕೈಕ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು 3 ಡಿಗ್ರಿ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ 2 ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು 1 ಡಿಗ್ರಿಗೆ ನಾವು ಹೇಳಿದ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ಇತರ ವಿಧಾನವು ವೇಗವರ್ಧಕವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ವೇಗವರ್ಧಕ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಲು ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು 350 ಡಿಗ್ರಿಯಲ್ಲಿ ಅಲ್ಯೂಮಿನಾವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನ ಆವಿಗಳನ್ನು ಹಾದು ಹೋಗುತ್ತೀರಿ, ಸರಿ ಅಲ್ಯೂಮಿನಾ ಮೇಲೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನ ಆವಿಗಳನ್ನು ರವಾನಿಸಿ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅದರ ಬಗ್ಗೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈಗ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ, ಇದನ್ನು ಜನಪ್ರಿಯವಾಗಿ ಹ್ಯಾಲೋ ಫಾರ್ಮ್ ರಿಯಾಕ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಹಲೋ ಫಾರ್ಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳ ಜನಪ್ರಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಅದು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳಿಂದ ನೀಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಸ್‌ಎಲ್ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇವುಗಳು ಇವುಗಳಾಗಿವೆ ಹಾಲೋ ಫಾರ್ಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲು ಹೋಗುತ್ತೇವೆ , ಇದರ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮೀಥೈಲ್ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳಿಂದ ತೋರಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿ ಹಲೋ ಫಾರ್ಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ತಲಾಧಾರಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೀಥೈಲ್ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ತಲಾಧಾರವಾಗಿ ನೀವು ಸೆಕೆಂಡರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಸ್ಥಿತಿಯೆಂದರೆ, ಈ ದ್ವಿತೀಯಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಅದು ಈ ಮೀಥೈಲ್ ಕೀಟೋ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ , ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲು ಅವಶ್ಯಕವಾಗಿದೆ. ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಹಾಲೋ ರೂಪದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ನೀವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು , ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅಥವಾ ಎಥೆನಾಲ್ ಅನ್ನು ಒದಗಿಸಬಹುದು, ಅದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ch3co ಘಟಕ s ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ o ಇದನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳಿಂದ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಂದ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಂದ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಇಂಗಾಲವು ಇಂಗಾಲದ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿದೆ ಅದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಮುಂದಿನ ಇಂಗಾಲವು ಮೀಥೈಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸಹ ಮಾಡಬಹುದು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನಿಂದ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಧನಾತ್ಮಕ ಹಾಲೋಫಾರ್ಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡುವ ಏಕೈಕ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಏನು ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ತಲಾಧಾರಕ್ಕೆ ಏಕೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹ್ಯಾಲೋಫಾರ್ಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ . ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅಥವಾ ಅಯೋಡಿನ್ ಆಗಿರಲಿ ಇದನ್ನು ಕ್ಷಾರದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಬಳಸಿದಾಗ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಅನುಗುಣವಾದ ಹಾಲೋ ರೂಪವಾಗಿದೆ ನೀವು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಾಗ ಕ್ಲೋರೋಫಾರ್ಮ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಅಯೋಡಿನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯೋಡೋಫೋನ್ ಕ್ಲೋರೋಫಾರ್ಮ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮೊಫಾರ್ಮ್ ಬಣ್ಣರಹಿತ ದ್ರವಗಳಾಗಿದ್ದು , ಅಯೋಡೋ ಫೋಮ್ ಒಂದು ತಿಳಿ ಹಳದಿ ಘನವಾಗಿದೆ, ಸರಿ ಇದು ತೆಳು ಹಳದಿ ಘನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅಯೋಡೋ ಫೋಮ್ ರಿಯಾಕ್ಟಿಯೋ ಎಂಬ ಹೆಸರಿನಿಂದ ಜನಪ್ರಿಯವಾಗಿ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ n
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲಾ ವಿಭಿನ್ನ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ಗಳಿಗೆ ಇದು ಅಯೋಡಿನ್ ಆಗಿದ್ದು, ಈ ರೀತಿಯ ತಲಾಧಾರಗಳಿಗೆ ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಹಳದಿ ಬಣ್ಣದ ಅಯೋಡೋ ಫೋಮ್ ಆಗಿರುವ ಘನ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ, ನೀವು ಅದನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಣು ಎಂದು ನೀವು ತೀರ್ಮಾನಿಸಬಹುದು. ch3co ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಒಳಗೊಂಡಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗಿನ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ತಲಾಧಾರವಾಗಿ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮೂರು ಹಂತಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಎರಡನೆಯದು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಮತ್ತು ಮೂರನೆಯದು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಇಂಗಾಲವು ಅದರೊಂದಿಗೆ ಮೀಥೈಲ್ ಅನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಿರುವ

ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಅದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ನಂತರ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ನೇರವಾಗಿ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಅದು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅಥವಾ ಇದರಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಕೀಟೋನ್ ಆಗಿರುವ ಕೀಟೋನ್ ಬೇರಿಂಗ್ ಇದು ಕೇವಲ ಎರಡು ಹಂತಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಈ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಸರಿ ಇದು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಮತ್ತು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಎರಡು ಹಂತಗಳನ್ನು ಮಾತ್ರ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇವಲ ಎರಡು ಹಂತಗಳು ಅಗತ್ಯವಿದೆ w ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ಏಕೆಂದರೆ ನಿಮಗೆ ಆರಂಭಿಕ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಒಟ್ಟಾರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎಥೆನಾಲ್‌ನಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೋಡೋಣ ನಿಮ್ಮ ಪ್ರಾರಂಭವು ಸರಿ ಎಂದು ನಾವು ಎಥೆನಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ ಇದು ಮೊದಲ ಹಂತವೆಂದರೆ ಅದು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿದೆ ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ನಕ್ಸ್ ಮತ್ತು ನೀರಿನ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಿದರೆ ನಿಮಗೆ ಎರಡು ಮೋಲ್ ನಕ್ಸ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಮೋಲ್ ನೀರನ್ನು ನೀಡಲು ನಿಮಗೆ ಎರಡು ಮೋಲ್ ನೊಹ್ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದು ನಿಮ್ಮ ನಾಹ್ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಇದು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ, ಅದು ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಹೈಪೋಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಪೋಕ್ಲೋರೈಟ್ ಮತ್ತು ನಾಕ್ಲ್ ಮತ್ತು ನೀರು ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಏನು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಲು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಜವಾಬ್ದಾರರಾಗಿರುವ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಆಗಿದೆ. ಮೊದಲ ಹಂತವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವಾಗಿದ್ದು, ಎರಡನೇ ಹಂತವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಆಗಿದೆ , ಇದರಲ್ಲಿ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಶ್ರಯ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಪಡೆದರೆ ಮತ್ತು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಬೇಸ್ ಮಾಡಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಮೂರು ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಅಸಿಲ್ ಘಟಕ ಎಲ್ಲಾ ಮೂರು ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ನಕ್ಸ್ ಮತ್ತು ನೀರಿನ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಈ ರೀತಿಯ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಿದರೆ ನಿಮಗೆ ಮೂರು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಅಣುಗಳು ಬೇಕಾಗುತ್ತವೆ. ನಾಹ್ ನಿಮಗೆ ಮೂರು ಸೋಡಿಯಂ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಮತ್ತು ಮೂರು ನೀರನ್ನು ನೀಡಲು ಇದು ಎರಡನೇ ಹಂತವಾಗಿದೆ , ಇದು ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳ ಸಂಪೂರ್ಣ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಆಗಿದೆ ಮೂರನೇ ಹಂತವು ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಈ ಟ್ರೈಹಲೋಜೆನೇಟೆಡ್ ಸಂಯುಕ್ತದ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ಹಾಲೋ ಫಾರ್ಮ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಹಲೋ ರೂಪವು h hcoona ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಇರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಎಲ್ಲಾ ಮೂರು ಹಂತಗಳಿಗೆ ಒಟ್ಟಾರೆ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಬರೆದರೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಮತ್ತು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆ ನಾನು ಎಲ್ಲಾ ಮೂರು ಹಂತಗಳನ್ನು ಸಂಯೋಜಿಸುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಹಾಲೋ ರೂಪಕ್ಕಾಗಿ ನನ್ನ ಒಟ್ಟಾರೆ ಸಮೀಕರಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಒಂದು ಅಣುವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ನ ನಾಲ್ಕು ಅಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ನೌಹ್‌ನ ಆರು ಅಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಅನುಗುಣವಾದ o ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ne mole of haloform sodium formate ಐದು ಮೋಲ್ ಸೋಡಿಯಂ ಅಯೋಡೈಡ್ ಮತ್ತು ಅಥವಾ ಸೋಡಿಯಂ ಹಲೈಟ್ ಮತ್ತು ಐದು ಮೋಲ್ ನೀರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡ ಹಾಲೋ ಫಾರ್ಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಟ್ಟಾರೆ ಸಮತೋಲಿತ ಸಮೀಕರಣವಾಗಿದೆ , ನೀವು ಅಸಿಲ್ ಘಟಕದೊಂದಿಗೆ ನಡೆಸಿದರೆ ಸರಿ ಅಸಿಲ್ ಯೂನಿಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅದೇ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಮೊದಲ ಹಂತವೆಂದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಮತ್ತು ನಾಹ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನೇರವಾಗಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಿದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಮತ್ತು ನೀರಿನ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಟೆಡ್ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ. ಇದಕ್ಕೆ ಈ ಸ್ಟೊಯಿಕಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯ ಈ ಮೂರು ಮೋಲ್‌ಗಳ ಮೂರು ಮೋಲ್‌ಗಳು ಬೇಕಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಎರಡನೇ ಹಂತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಟೆಡ್ ಕೀಟೋನ್‌ನ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಒಂದು ಮೋಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ನಿಮ್ಮ ಹಾಲೋಫಾರ್ಮ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಮ್ಲದ ಉಪ್ಪು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆಯಾಗಿ ಅಸಿಲ್ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳ ಪ್ರಭಾವಲಯ ರೂಪದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮೀಕರಣವು ಕೆಳಗಿನ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಒಂದು ಮೋಲ್ ಎಸೆಲ್ ಕೀಟೋನ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಮೂರು ಮೋಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಮೋಲ್ ನೌಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹ್ಯಾಲೋಫಾರ್ಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಬೇಸ್ ಮತ್ತು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ನ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯ ಅವಶ್ಯಕತೆಯಾಗಿದೆ, ನೀವು ಈ ಆಮ್ಲದ ಹ್ಯಾಲೋಫಾರ್ಮ್ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪಿನೊಂದಿಗೆ ಮೂರು ಮೋಲ್ ನಕ್ಸ್ ಮತ್ತು ಮೂರು ಮೋಲ್ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ನೀವು ಇದನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿರುವಾಗ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ನ ಅಗತ್ಯತೆ ಮತ್ತು ಬೇಸ್‌ನ ಅಗತ್ಯವು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸ್ಪಷ್ಟ ಕಾರಣಗಳಿಂದಾಗಿ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಇಲ್ಲಿ ಒಳಗೊಂಡಿಲ್ಲ, ಇದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಹಾಲೋ ರೂಪದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಒಟ್ಟಾರೆ ಸಮೀಕರಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವು ಸ್ವಲ್ಪ ಹೆಚ್ಚು ವಿವರವಾಗಿ ಯಾಂತ್ರಿಕ ಹಂತಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಪೋಕ್ಲೋರೈಟ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಬೇಸ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಿಂದ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಮೊದಲ ಹಂತವನ್ನು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಸರಿ ಎರಡನೇ ಹಂತವು ನಿಮ್ಮ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಈಗ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್‌ನಲ್ಲಿ ನೀವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳು ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳು ಸ್ಲಿ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಅದರ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಇರುವುದರಿಂದ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೇಸ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಬೇಸ್ ಬಂದು ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಅಮೂರ್ತಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ, ಇದರಿಂದ ನೀವು ಕೀಟೊದ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿರುವ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಒಂದು ಎನೋಲೇಟ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರವಾದ ಜಾತಿಯ ಇನೋಲೇಟ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಇದನ್ನು ನೀವು ಈ ಎನೋಲೇಟ್‌ಗೆ ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ಹೈಬ್ರಿಡ್ ರಚನೆಗಳಾಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡನೇ ಹಂತದ ಇನೋಲೇಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಈ ಇನೋಲೇಟ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅಥವಾ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ನಿಮ್ಮ

ಕಾರ್ಬೋನಿಲಿಕ್ ರೂಪವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಅನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಅನ್ನು ಸ್ವಲ್ಪ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದು ಈ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಅನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಅನುಗುಣವಾದ ಮೊನೊ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಟೆಡ್ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಸರಿ ನೀವು ಈ ಮೊನೊಹಾಲೊಜೆನೇಟೆಡ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ಎರಡು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಅಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್‌ಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಅದು ನಿಮಗೆ ಟ್ರೈಹಲೋಜೆನೇಟೆಡ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಇದು ಮೂರು ಬಾರಿ ಸತತವಾಗಿ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಇದರಿಂದ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನೀವು ಮುಂದಿನ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುವ ಟ್ರೈಹಲೋಜೆನೇಟೆಡ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ t ಹಜ್ಜ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಟ್ರೈಹಲೋಜೆನೇಟೆಡ್ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಬೇಸ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಅನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಮೂರು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ಗಳನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಹೀಗಾಗಿ ಈ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ನ ದಾಳಿಯು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಇದು cx3 ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಅಣುವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಆಮ್ಲದಿಂದ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಅಮೂರ್ತಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಇದೆ ಅದು ಆಮ್ಲದಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಅಮೂರ್ತಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಹಾಲೋ ರೂಪವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅಯಾನ್ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಹಾಲೋ ರೂಪವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಮತ್ತೆ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ನಿಮಗೆ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀಡಲು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆ ಮತ್ತು ಈ ಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆಯು ಆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮಾತ್ರ, ಅದು ch3 ಕೋ ಘಟಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ch3 ಕೋ ಘಟಕವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಇದನ್ನು ಕ್ಲೋರೊಫಾರ್ಮ್ ಬ್ರೋಮೊಫಾರ್ಮ್ ಮತ್ತು ಅಯೋಡೋಫಾರ್ಮ್ ತಯಾರಿಕೆಗೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಇವುಗಳನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಸ್ಥಳೀಯ ಅರಿವಳಿಕೆ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಅರಿವಳಿಕೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಂಜುನಿರೋಧಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ನಾನು ಧನಾತ್ಮಕ ಹಾಲೋಫಾರ್ಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡುವ ತಲಾಧಾರಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಅಸಿಲ್ ಘಟಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೂ ಹಾಲೋ ರೂಪದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸದ ತಲಾಧಾರಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಅಯೋಡೋ ಫೋಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಪಡಿಸಿದರೆ ನಿಮಗೆ ಯಾವುದೇ ಹಳದಿ ಪಿಪಿಟಿ ಸಿಗುವುದಿಲ್ಲ, ಅದು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ನಕಾರಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ. ಅಂತೆಯೇ ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ಆಸಿಡ್ ವ್ಯುತ್ಪನ್ನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಅಸೆಟಮೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಅಸಿಟೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಸಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಅಥವಾ ನೀವು ಮೀಥೈಲ್ ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಯೊಂದೂ ನಕಾರಾತ್ಮಕ ಅಯೋಡೋ ರೂಪ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾವು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ಸರಿ ಮತ್ತು ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ನಿಮ್ಮದೇ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ. ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅವರು ಸಕಾರಾತ್ಮಕ ಅಯೋಡೋ ಫೋಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ತರ್ಕಬದ್ಧಗೊಳಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಏಕೆ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ಯೋಚಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕ್ಷಾರೀಯ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದು ಆಮ್ಲದ ಅತ್ಯಂತ ಆಮ್ಲೀಯ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಆಗಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ತಕ್ಷಣವೇ ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಅದು ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು ಸಾಕಷ್ಟು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಗುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈಗಾಗಲೇ ಚಾರ್ಜ್ಡ್ ಜಾತಿಯಾಗಿದೆ ಈಗ ಅಣುವು ಈಗಾಗಲೇ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಈ ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳ ಡಿಪ್ರೊಟೋನೇಶನ್ ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಕೊನೆಯ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಸಮಸ್ಯೆ ಇರುತ್ತದೆ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಯಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಬೇಸ್ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಅನ್ನು ಆಕ್ರಮಣ ಮಾಡುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಟೆಡ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೂ ಸಹ ಬೇಸ್ ಎಬಿಎಸ್ಗೆ ಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಲು ಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ ಇದು ಈ ಆಮ್ಲೀಯ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಂಡು ಇದನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಗಾಗಲೇ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅಯಾನನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಮೇಲೆ ಹೇಗಾದರೂ ಬಂದು ದಾಳಿ ಮಾಡಲು ಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ ಆಮ್ಲವು ಅಯೋಡೋ ಫೋಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸದಿರಲು ಇದು ಕಾರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದೇ ರೀತಿಯ ತರ್ಕಬದ್ಧತೆಯ ಮೇಲೆ ಅಸೆಟಮೈಡ್ ಈ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಏಕೆ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನೀವು ಊಹಿಸಬಹುದು ಮತ್ತೆ ಈ ಅಮಿಡಿಕ್ ಪ್ರೋಟಾನ್ ತುಲನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ಮತ್ತೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಎರಡು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಗಳು ಮತ್ತು ಇದು ಎಸ್ಟರ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಯೋಡೋ ಫೋಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮುಂದುವರಿಸಲು ಅಸಮರ್ಥವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ಮೊದಲನೆಯದು ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೊಲೈಸ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದ ಅದೇ ಸಮಸ್ಯೆ ಅಯೋಡೋ ಫೋಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳು ಸಹ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸದಿರುವ ಕಾರಣದಿಂದ ಆಮ್ಲವು ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ಗೋಚರಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಸಕ್ರಿಯ ಮಿಥಿಲೀನ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಸರಿ ಸಕ್ರಿಯ ಮಿಥಿಲೀನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನೀವು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಡೈ ಕೀಟೊ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಈ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಸಕ್ರಿಯ ಮಿಥಿಲೀನ್ ch2 si ನ ಈ ಎರಡು ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳ ನಡುವೆ ಅಯೋಡೋ ರೂಪದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತೀರಿ ಸಕ್ರಿಯ ಮಿಥಿಲೀನ್ ch2 ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಟೆಡ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಕ್ಷಾರೀಯ ದಾಳಿಯನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿರೀಕ್ಷಿಸಿದಂತೆ ಸರಿ ನೀವು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಅದು ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಈ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಕ್ರಿಯ ಮಿಥಿಲೀನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಕೀಟೋನ್‌ಗೆ ಬದಲಾಗಿ ಈ ಎರಡು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಧನಾತ್ಮಕ ಅಯೋಡೋ

ಫೋಮ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಈ ಸಕ್ರಿಯ ಮಿಥಿಲೀನ್ ಸಂಯುಕ್ತದೊಂದಿಗೆ ನಾವು ನೋಡಿದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಅವುಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಹಾಲೋ ರೂಪದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಆವರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಇದು ಅಸಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಕೀಟೋನ್ ಮೀಥೈಲ್ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಮತ್ತೆ ಅದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಮೀಥೈಲ್ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳಿಗೆ ಹ್ಯಾಲೋಫಾರ್ಮ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಮೊನೊಹೈಡ್ರಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ನಾವು ಡೈಹೈಡ್ರಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೊದಲ ಕೆಲವು ಉಪನ್ಯಾಸಗಳಲ್ಲಿ ಈ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಸರಿಯಾಗಿ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬಯಸಿದರೆ ಪಕ್ಕದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿರುವ ಎರಡು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು. ನಾವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತಿದ್ದೆವು ಮತ್ತು ನಾವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ವಿವಿಧ ವಿಧಾನಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಈ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಇಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಅವುಗಳಿಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಹೆಚ್ಚು ವಿವರಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಡೈಹೈಡ್ರಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯವಾದ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ. ಸೂತ್ರವು ಹೀಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಪಕ್ಕದ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳ ಮೇಲೆ ಎರಡು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಎರಡೂ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಈ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ವಿವಿಧ ಪ್ರಕಾರಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ನೀವು ಇದನ್ನು ಎಥಿಲೀನ್ ಗ್ಲೈಕೋಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೀರಿ ನಾವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ನ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ನೀವು ದ್ವಿತೀಯಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧದ ಕಾರಣದಿಂದ ಈ ಅಣುಗಳ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುಗಳ ಮೇಲೆ ಏನು ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತದೆ ಇ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಈ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಲಿಂಕ್ ಮಾಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಪ್ರೊಪಿಲೀನ್ ಪ್ರೊಪಿಲೀನ್ ಗ್ಲೈಕಾಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿಗೆ ಲಿಂಕ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕಾದರೆ ಅದು ಒಂದು ಎರಡು ಒಂದು ಎರಡು ಡಯೋಲ್ ಮತ್ತು ಇದು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಒಂದು ಎರಡು ಡಯೋಲ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ವಿವಿಧ ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ , ನೀವು ಎರಡೂ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ತೃತೀಯ ಎಂದು ಭಾವಿಸಿದರೆ ನೀವು ಹೊಂದಬಹುದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಸರಿ ಎರಡೂ ತೃತೀಯ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಆದ್ದರಿಂದ ತೃತೀಯ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳ ಮೇಲೆ ಎರಡೂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪುಗಳು ಇರುತ್ತವೆ ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ಇದು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಈ ರೀತಿಯ ಡಯೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪಿನಾಕಲ್ಸ್ ಪಿನಾಕಲ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆ ಡಯೋಲ್‌ಗಳು ಎರಡೂ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ತೃತೀಯ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಬಳಿ ಇದು ಫೀನೈಲ್ ಫಿನೈಲ್ ಫಿನೈಲ್ ಫಿನೈಲ್ ಫಿನೈಲ್ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಡಿಯೋಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ, ಈ ಪಿನೆಕಾಲ್ ಅನ್ನು ಬೆಂಜ್ ಪಿನಾಕೋಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರು ಮತ್ತು ನೀವು iupac ಹೆಸರನ್ನು ನೀಡಬೇಕಾದರೆ ಅದು 1 1 2 2 tetra phenyl 1 2 diol le ಆಗುತ್ತದೆ ನಾವು ಈ ಅಣುಗಳ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ವಿಭಿನ್ನ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಹೊಂದುವ ಮಾರ್ಗಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹಿಂದಿನ ತರಗತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತಿರುವಂತೆ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದಂತೆ ಮೊದಲನೆಯದು ಅಲ್ಕೆನ್‌ಗಳಿಂದ ತಲಾಧಾರಗಳಾಗಿ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ದಯವಿಟ್ಟು ನಾವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳನ್ನು ತಲಾಧಾರಗಳಾಗಿ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ಟಿಪ್ಪಣಿಗಳನ್ನು ಮತ್ತೆ ಪರಿಶೀಲಿಸಿ ಮತ್ತು ಡಯೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಲು ವಿಭಿನ್ನ ವಿಧಾನಗಳು ಜಲೀಯ ಅಥವಾ ಕ್ಷಾರೀಯ kmno4 ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದೆವು ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಮಗೆ ಸಿಸ್ ಡೈಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲೇಷನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ಇದು ಸಿಸ್ ಡೈಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲೇಷನ್ ಆಗಿದ್ದು, ಆಸ್ಮಿಯಂನಲ್ಲೂ ಅದೇ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗಿನ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳೊಂದಿಗಿನ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಿಮಗೆ ಡೈಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲೇಟೆಡ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತಿರುವ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಸೈಡ್, ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ನಿಂದ ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಆಮ್ಲ ವೇಗವರ್ಧಿತ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವನ್ನು ಸಹ ನಿಮಗೆ ನೀಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆ ಆಹ್ ವಿಧಾನ ಮತ್ತು ತಂತ್ರ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದು ಹೈಪೋ ಹಾಲಸ್ ಆಮ್ಲಗಳೊಂದಿಗೆ ನಂತರ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ನಂತರ ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ನೆನಪಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಅದನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ d ನೀವು ಹೈಪೋಹಲ್ಲಸ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವ ಆಲ್ಕೀನ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೀನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸೇರ್ಪಡೆಯ ಮೇಲೆ ನಿಯಮಿತ ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದಿಂದ ಅನುಸರಿಸಲಾಯಿತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಯನ್ನು ನಡೆಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಡಯೋಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳನ್ನು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ ವಿಭಿನ್ನ ವಿಧಾನಗಳಾಗಿವೆ ಅಲ್ಕೆನ್‌ಗಳಿಂದ ಸಬ್‌ಸ್ಟ್ರೇಟ್‌ಗಳಾಗಿ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಡಯೋಲ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಲು ಸರಿ, ಡಯೋಲ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ಮುಂದಿನ ವಿಧಾನವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳಿಂದ ಬಳಸಲಾಗುವ ಷರತ್ತುಗಳನ್ನು ನೀವು ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ದ್ರಾವಣದೊಂದಿಗೆ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವನ್ನು ಸರಳ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಯನ್ನು ನಡೆಸುತ್ತೀರಾ ಸರಿ ಇದರರ್ಥ ನೀವು ಸರಿಯಾಗಿ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಲು ಡೈಹಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಜಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಬಿಡುಗಡೆಯೊಂದಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಡಯೋಲ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಆದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಅನನುಕೂಲವೆಂದರೆ ಇಳುವರಿ ಪಡೆದ ಡಯೋಲ್ ಕಳಪೆಯಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರಾಮಾಣಿಕವಾಗಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ಉತ್ತಮ ವಿಧಾನವಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಿಷ್ಕರಣೆಯಾಗಿದೆ ಈ ವಿಧಾನದ ಆವೃತ್ತಿಯ ಆವೃತ್ತಿಯೆಂದರೆ, ನೀವು ಡೈಹಾಲೋ ಸಂಯುಕ್ತದ ಅದೇ ಡೈಹಲೈಟ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಫ್ಯೂಸ್ಡ್ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ಸರಿ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿ ಇದು ಪರ್ಯಾಯ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್ ಅಸಿಟೇಟ್ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಡಯಾಸಿಟೇಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ. ಇದು ಆಸಿಡ್ ವೇಗವರ್ಧಿತ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಇಳುವರಿಯಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಗ್ಲೈಕಾಲ್ ಅನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ ಎರಡು ಡಯೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಡೈಹಲೈಟ್‌ಗಳ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಯ ಸುಧಾರಿತ ಆವೃತ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಸರಿ, ಮೂರನೇ ತಲಾಧಾರವನ್ನು ನೀವು ಆಲ್ಕಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್‌ನಿಂದ ಪಡೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಮತ್ತು ಈಗ ಆಲ್ಕಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್‌ಗಳು ಇದನ್ನು ಡಯೋಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬೇಕು ಸರಿ ಇದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಬೇಕಾಗಿರುವುದು ಇದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಮನಸ್ಸಿಗೆ ಬರುವ ತಕ್ಷಣದ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನಾವು ಯಾವ ಕಾರಕವನ್ನು ಬಳಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೇವೆ ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗಿನ ಅಮೈನ್ಸ್ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯು ನಿಮಗೆ ಸೂಚಿಸಲಾದ ಎರಡು ಮೋಲ್‌ಗಳ hno2 ನೊಂದಿಗೆ ನ್ಯಾನೊ 2 ನಿಂದ ಆಮ್ಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸಾರಜನಕ ಅನಿಲ ಮತ್ತು ನೀರಿನ ಬಿಡುಗಡೆಯೊಂದಿಗೆ ಐಒಲ್ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕಿಲೀನ್ ಡೈಮೈನ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಡಯೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಲು ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ, ನಾವು ಈ ಹಿಂದೆ ಮಾಡಿದಂತೆ ಮತ್ತೊಂದು ವಿಧಾನವೆಂದರೆ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಕಡಿತವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುತ್ತೀರಿ. ವಿವಿಧ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕಡಿತದ ಆದ್ಯತೆಯ ಆಯ್ಕೆಯೆಂದರೆ ನಾವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯ ಕಡಿತ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯ ಕಡಿತವನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಗ್ಲೈಕ್ಸಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಡಯಲ್ಡಿಹೈಡ್ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯ ಕಡಿತವನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸಿದರೆ ನೀವು ಡಯೋಲ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಪಡೆಯಬಹುದು. ಡೈ ಈಥೈಲ್ ಆಕ್ಸಾಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಎಸ್ಟರ್ ಆಗಿರುವ ಡೈಸ್ಟರ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಸಾಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಲೇಟ್ ಮತ್ತೆ ನೀವು ಅದೇ ಕೆಲಸವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಎರಡು ಅಣುಗಳ ನಷ್ಟವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಪೈರುವಿಕ್ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿರುವ ಕೀಟೊ ಮತ್ತು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಈ ಗ್ಲೈಕೋಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟಿಕ್ ರಿಡಕ್ಷ್‌ಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಅಯಾನು ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ 1 2 ಡಯೋಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಎರಡು ಡಯೋಲ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗಾಗಿ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಭಿನ್ನ ವಿಧಾನಗಳು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಣೆಯಾಗಿ ಆರಂಭಿಕ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಮೊನೊಹೈಡ್ರಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ನಾವು ಹಿಂದೆ ಮಾಡಿದಂತೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಒಕೆ ಮತ್ತು ಇತರವುಗಳಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಮತ್ತು ಓಹ್ ಗುಂಪು ಎರಡನ್ನೂ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ನಷ್ಟವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಮತ್ತು ಸಂಪೂರ್ಣ ಓಹ್ ಗುಂಪಿನ ಬದಲಿಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವಂತಹವುಗಳನ್ನು ನೀವು ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು. ನಾವು ಈ ಹಿಂದೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹದೊಂದಿಗೆ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಈ ಡಯೋಲ್‌ಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವುಗಳು ಡೈಹೈಡ್ರಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಾಗಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ನೀವು ಮೊನೊಸೋಡಿಯಂ ಮತ್ತು ಡಿಸೋಡಿಯಮ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಏನೂ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ನಾವು ಈ ಹಿಂದೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗಾಗಿಯೂ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಕೇವಲ ಒಂದು ರೀಕ್ಯಾಪ್ ಅಥವಾ ಬಹುಶಃ ಇದು ಡಯೋಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು. ಒಂದು ಎರಡು ಡಯೋಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ , ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸುತ್ತಿರುವ ಏಕೈಕ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಅದು ಅನುಕ್ರಮವಾಗಿ ಒಂದೊಂದಾಗಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 50 ಡಿಗ್ರಿಗಳಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ನೀವು ಮೊದಲ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಡಯೋಲ್ನಿಂದ ಮುಂದಿನ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ನೀವು ಎತ್ತರಿಸಬೇಕು ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿ ನೀವು ಡಿಸೋಡಿಯಮ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ, ನೀವು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ಗಳನ್ನು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿ ಹೊಂದಿರುವಾಗ ನೀವು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿಗಳ ಮಿಶ್ರಣದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನೀವು ಒಂದರ ಮೇಲೆ ಇನ್ನೊಂದರ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ನಿರೀಕ್ಷಿಸಬಹುದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ನ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳ ಸಾಪೇಕ್ಷ ಆಮ್ಲೀಯತೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹದೊಂದಿಗೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ನೀವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಿರೀಕ್ಷಿಸಬಹುದು ಓಹ್ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಮೊದಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನಂತರ ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಇತರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸುವ ಮೂಲಕ ನಿಮಗೆ ಅಸಮರ್ಪಕ ಉಪ್ಪನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡಯೋಲ್‌ನ ಸಕ್ರಿಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ಮೊನೊಸೋಡಿಯಂ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಡಿಸ್ಸೋಡಿಯಮ್ ಉಪ್ಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಡಯೋಲ್‌ಗಳ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆಮ್ಲಗಳ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಆಮ್ಲಗಳ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಎಸ್ಟರ್ ಡಯೋಲ್‌ಗಳು ಭಿನ್ನವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೊನೊಸ್ಟರ್ ಮತ್ತು ಡೈಸ್ಟರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಎಲ್ಲವೂ ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು ಇದು ನೀವು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಡೈಸ್ಟರ್ ಆಗಿರುವ ಒಂದೇ ಉತ್ಪನ್ನದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವಿರಾ ಅಥವಾ ನೀವು ಮೊನೊ ಎಸ್ಟರ್ ಅಥವಾ ಡೀಸೆಲ್ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಾ ಎಂದು ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಾರಕಗಳ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುವ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ನೀವು ಈಗ ಅದನ್ನು ಆಮ್ಲದ ಮತ್ತೊಂದು ಅಣುವಿನಿಂದ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಡೈ ಈಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅಸಿಟಿಕ್ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಅಸಿಟೈಲೇಶನ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಪಿರಿಡಿನ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಸಿಟಿಕ್ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಡಯಾಸಿಟೈಲೇಟೆಡ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಇವುಗಳು ಈಗ ಒಳಗೊಂಡಿವೆ ಎಂಬ ಅಂಶವನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ನಾವು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತಿರುವ ಹೊಸದೇನೂ ಇಲ್ಲ ing ubuntu diol system with halogen ಸ್ವತ್ತುಗಳೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಮೊನೊಹೈಡ್ರಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗಾಗಿ ಈ ಹಿಂದೆ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಸ್ವಲ್ಪ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಸ್ವತ್ತುಗಳನ್ನು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು hcl hi hbr ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು hcl ನೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಹೇಗೆ ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಲ್ಯೂಕಾಸ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯು ಅದು ಹೇಗೆ ಹೊರಹೊಮ್ಮುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ದ್ವಿತೀಯ ಅಥವಾ ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ನೀವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ hcl 160 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ನಷ್ಟದೊಂದಿಗೆ

ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ನೀವು ಮೊನೊ ಬದಲಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮೊನೊ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಟೆಡ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಮತ್ತು ತುಲನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನ 200 ನಿಮಗೆ ಡೈಹಾಲೊ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲವು hcl ಅಥವಾ hbr ಆಗಿದ್ದು ಅದು ನೀಡುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಿಮ್ಮ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲವು ಹಾಯ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನಿಯಮಗಳು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಉತ್ಪನ್ನವು ಸ್ವಲ್ಪ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಹಾಯ್ ಸರಿ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನೇರವಾಗಿ ಎರಡು ಮೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಕಳೆದುಹೋದ ಎರಡು ನೀರನ್ನು ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಆದರೆ t ಅವನದು ಸಾಕಷ್ಟು ಅಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ತಕ್ಷಣವೇ ಡಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್‌ಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಒಲೆಫಿನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಡಯೋಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಡಯೋಡಿನೇಟೆಡ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಬದಲು ಹಾಯ್ ಎಂದು ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಒಲೆಫಿನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಜ. ಹಾಯ್ ಬದಲಿಗೆ ಪೈ 3 ಅನ್ನು ಸಹ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದು ಡಿಯೋಡೋ ಜಾತಿಗಳು ಸ್ಥಿರವಾಗಿಲ್ಲ ಇದು ಈ ಉತ್ಪನ್ನದ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲದಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಅದು ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ಅದು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮೊದಲೇ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಗ ಡಯೋಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಎರಡು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ಗಳಿರುವುದರಿಂದ ನಾನು ಅದನ್ನು ಎರಡು ಅಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಎರಡು ಮೋಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ಡೈನೈಟ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ನಷ್ಟದೊಂದಿಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇನೆ ನೀರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ನೇರವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಈ ಹಿಂದೆ pcl5 pbr3 ಯೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸಲಾದ ಡಿಯೋಲ್‌ಗೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ಮೊನೊಹೈಡ್ರಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆಯೋ ಅದೇ ವಿಷಯ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಟ್ರೀ pcl5 ನೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಈ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಡೈಕ್ಲೋರೊ ಸಂಯುಕ್ತದ ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳೊಂದಿಗಿನ ಡಯೋಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೆಂದರೆ ಇವುಗಳು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಡಯೋಲ್‌ಗಳು ನಮಗೆ ಅಸಿಟೈಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೆಟಲ್‌ಗಳನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನಗಳಾಗಿ ನೀಡುತ್ತವೆ. ಈ ಅಸಿಟೈಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೆಟಲ್‌ಗಳು ಆವರ್ತಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಒಟ್ಟು ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಅಥವಾ ಬಹು-ಹಂತದ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಅನ್ನು ಅಸಿಟೈಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೆಟಲ್‌ಗಳ ರೂಪದಲ್ಲಿ ರಕ್ಷಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಸಾಗಿಸಬೇಕಾದರೆ ಅವುಗಳನ್ನು ರಕ್ಷಿಸಲು ಇದನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಆಳವಾದ ರಕ್ಷಣೆಯನ್ನು ಆಯ್ಕೊಂಡ ನಂತರ ನಾವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಅಸಿಟೈಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಡಯೋಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಕ್ರಮವಾಗಿ ಎರಡು ಹಂತಗಳ ನೀರಿನ ನಷ್ಟ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುವಲ್ಲಿ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಅಸಿಟೈಲ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಕೀಟೋನ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಅದೇ ವಿಷಯ ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ನೀರಿನ ಒಂದು ಅಣುವಿನ ನೀರನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಕೀಟೋ ಬೇಸ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ne ರಕ್ಷಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ರಕ್ಷಣೆ d ರಕ್ಷಣೆಯ ತಂತ್ರದಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಡಯೋಲ್ನ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಅದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಲು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣಗೊಳಿಸಬಹುದಾದ ಹಲವಾರು ವಿಭಿನ್ನ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಇರಬಹುದು. ನೀವು ಏನನ್ನೂ ಸೇರಿಸದೆಯೇ ಅದನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ಬಿಸಿಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಅಥವಾ ನೀವು ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರಸ್ ಜಿಂಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಂತಹ ಯಾವುದೇ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣ ಏಜೆಂಟ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತೀರಿ ಅಥವಾ ನೀವು ಅದನ್ನು ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಅಥವಾ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿದ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡಿದರೆ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ನೀವು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೇವಲ ಒಂದು ಎರಡು ಡಯೋಲ್ ಅನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಯಾವುದೇ ಸೇರಿಸದ ಕಾರಕವಿಲ್ಲದೆ ಬಿಸಿ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದರೆ ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್ ಡಯೋಲ್ನಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ನೀವು ಝಿಂಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಬಳಸಿ ಅದೇ ಕೆಲಸವನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಮತ್ತೆ ನಷ್ಟಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ch2 ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಚೋಹ್ ನೀರಿನ ನಷ್ಟವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಇವೆಲ್ಲವೂ dehy ಡ್ರೇಶನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಆದರೆ ವಿಭಿನ್ನ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ವಿನೈಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಸ್ಥಿರ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ತಕ್ಷಣವೇ ನಿಮಗೆ ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ನೀಡಲು ಮರುಹೊಂದಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ನೀವು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸರಿ ಇತರ ಕಾರಕವು ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲದಲ್ಲಿ ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಸರಿ. ನಿಮ್ಮ ಅನುಗುಣವಾದ ಗ್ಲೈಕೋಲ್ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ಎರಡು ಮೋಲ್‌ಗಳು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಷ್ಟ ಆದರೆ ಈ ಎಥಿಲೀನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದರ ನಡುವಿನ ಲಿಂಕ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿ ಮತ್ತು ಇತರ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ಗಳು ಮುಕ್ತವಾಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಡೈ ಎಥಿಲೀನ್ ಗ್ಲೈಕೋಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಕಾರಕವಾಗಿ ಮತ್ತು ಈ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ಕೊನೆಯದನ್ನು ನೀವು ಎರಡು ಮೋಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿದ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಅದು ಈಗ ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಸಂಭವಿಸಿದಂತೆ ಒಂದರ ಬದಲಿಗೆ ಎರಡು ಅಣುಗಳ ನೀರಿನ ನಷ್ಟಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ . ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎರಡು ಅಣುಗಳ ನೀರಿನ ನಷ್ಟದಿಂದ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನವು ಈ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್ ಆಗಿದ್ದು ಇದನ್ನು ಡಯಾಕ್ಸೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಜನಪ್ರಿಯ ದ್ರಾವಕವಾಗಿದೆ ಸಾವಯವ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯಲ್ಲಿ ಸೆಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ವಿಭಿನ್ನ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಡೈಯಾಕ್ಸೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಭಿನ್ನ ತಂತ್ರಗಳು ಇದನ್ನು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಗಿದ್ದೇವೆ

ಈ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಿದ್ದೇವೆ , ನಾನು ಮಾತನಾಡಬಹುದಾದ ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾದ ಪಿನಾಕಲ್ ಪಿನಾಕಲ್ ಸ್ವಂತ ಮರುಜೋಡಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಇದನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಲಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಟ್ಯೂನ್ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಏನನ್ನು ಪರಿಷ್ಕರಿಸುತ್ತೇವೆ ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ಮಾಡಿದ್ದೇನೆ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK