ಇಂದು ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಫೀನಾಲ್ಗಳು ಮತ್ತು ಈಥರ್‌ಗಳ ಕುರಿತು ನಮ್ಮ ಅಧ್ಯಾಯದ ಮೂರನೇ ಭಾಗವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಿದ್ದೇವೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಅವುಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಅವುಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳ ಸಿದ್ಧತೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇಂದು ನಾವು ಏನೂ ಅಲ್ಲದ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಿದ್ದೇವೆ. ಆದರೆ ನೀರಿನ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಡೈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂದಿನ ಚರ್ಚೆಯ ವಿಷಯ ಈಥರ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಥರ್‌ಗಳು ಏನೂ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ನೀರಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ನೀರು ನಮ್ಮ h2o ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಎರಡೂ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳನ್ನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಅಥವಾ ಒಂದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಒಂದು ಆರಿಲ್ ಅಥವಾ ಎರಡೂ ಆರಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಅಂತಹ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಫಲಿತಾಂಶದ ಅಣುಗಳನ್ನು ಈಥರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ನಾವು ಇಂದು ಮಾತನಾಡಲು ಹೊರಟಿರುವ ಈಥರ್‌ಗಳಾಗಿವೆ. ಇದು ಡಿ ಆಲ್ಕೈಲ್‌ನಿಂದ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಡಯಾಕೈಲ್ ಈಥರ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೀರಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಆರ್ ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಸಮನಾಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಈಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಅಥವಾ ಡೈಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಅಣುಗಳು ಹೊಸ ವರ್ಗದ ಕಾರ್ಯಚಟುವಟಿಕೆಗಳಾಗಿವೆ ಇದರಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ನೀರಿನ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು r ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಆರಿಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಅದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆರಿಲ್ ಈಥರ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆರಿಲ್ ಈಥರ್‌ಗೆ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫಿನೈಲ್ ಈಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಅಥವಾ ಫಿನೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮೀಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಅನಿಸೋಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಎರಡೂ ಕಾರ್ಯಗಳನ್ನು ವೈಮಾನಿಕ ಗುಂಪುಗಳಾಗಿ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಡೈರಿಲ್ ಈಥರ್ ಅಥವಾ ಡೈಫಿನೈಲ್ ಈಥರ್ ಆಗುತ್ತದೆ, ಎರಡೂ ಆರಿಲ್ಗಳು ಫೀನೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಾಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಫೀನೈಲ್ ಈಥರ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂದು ನಾವು ಕೆಲವು ಅರ್ಥ ಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲಿದ್ದೇವೆ ಈಥರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಈ ಅಣುಗಳಿಗೆ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ತಯಾರಿಕೆಯ ವಿಧಾನಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡುವಾಗ ನೀವು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಕೆಲವು ಹೋಲಿಕೆಗಳನ್ನು ಕಾಣಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬಂಧದ ಕೋನವು ನೀರಿಗೆ ಹೋಹ್ ಬಂಧದ ಕೋನವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ 104.5 ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ಅದು ಬಾಗುತ್ತದೆ. ರಚನೆಯ ನೀರು ಬಾಗಿದ ಅಣುವಾಗಿದೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು r ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈ r ಮೆಥನಾಲ್‌ನ ಮೀಥೈಲ್ ಉದಾಹರಣೆಯಾದಾಗ ನಿಮ್ಮ ಬಂಧದ ಕೋನವು 108.5 ಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೆಥನಾಲ್ ಅಣುವಿಗೆ ನಾವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಬಾಗಿದ ಅಣುವಿನ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ನಿಮ್ಮ ಬಂಧದ ಕೋನವು 108 ಆಗಿದೆ. ನೀವು ಎರಡೂ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳನ್ನು ಮೀಥೈಲ್‌ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ನಾವು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಆಗಿರುವ ಈ ಅಣುವಿನ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ಇದು ಕೋಕ್ ಬಾಂಡ್ ಕೋನವಾಗಿರುವ ಬಾಂಡ್ ಕೋನವಾಗಿದೆ 111.7 ಡಿಗ್ರಿಗಳಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಹೊಂದಿರುವಾಗ ನಿಮ್ಮ ಕೋಕ್ ಬಾಂಡ್ ಕೋನವು 111 ಡಿಗ್ರಿ 0.7 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ನೀರಿನಿಂದ ಮೆಥನಾಲ್‌ಗೆ ಈಥರ್‌ಗೆ ಹೋಗುವಾಗ ಬಾಂಡ್ ಕೋನಗಳಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು. ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಕ್ಷಣ ಅಥವಾ ಈ ಅಣುಗಳ ಧ್ರುವೀಯತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಲು ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ಸರಿ ಎಂದು ನೀವು ಊಹಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿವ್ವಳ ಅನುಗಮನದ ಪರಿಣಾಮವು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಕಡೆಗೆ ಈ ಅಣುಗಳು ನಿವ್ವಳ ದ್ವಿಧ್ರುವಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ. ಅಣುಗಳು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಧ್ರುವೀಯವಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಈಥರ್‌ಗಳು ನಿವ್ವಳ ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಕ್ಷಣದ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಧ್ರುವೀಯ ಅಣುಗಳಾಗಿವೆ, ಅವುಗಳು ನಾನು ಮಾತನಾಡುತ್ತಿರುವಂತೆ ಈ ಈಥರ್‌ಗಳ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಸರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏನನ್ನಾದರೂ ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಎಲ್ಲಾ ಅಲಿಫ್ಯಾಟಿಕ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಡೈ ಈಥೈಲ್ ಈಥರ್‌ನಂತೆಯೇ ನೀವು ಡೈಫಿನೈಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಅದು ಎರಡೂ ಫಿನೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಯಾವುದೇ ಏಕೈಕ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಮೀಥೈಲ್ ಫಿನೈಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಲ್ಲಿ ನೀವು ಇತರ ರೀತಿಯ ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಆವರ್ತಕ ಉಂಗುರವನ್ನು ರೂಪಿಸಿ, ಇದರಲ್ಲಿ ನೀವು ಆವರ್ತಕ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಇದನ್ನು ಜನಪ್ರಿಯವಾಗಿ thf ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಸಾವಯವ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುವ ಟೆಟ್ರಾಹೈಡ್ರೊಫ್ಯೂರಾನ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಟೆಟ್ರಾಹೈಡ್ರೊಫ್ಯೂರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಹಾಗೆಯೇ ನೀವು ಟೆಟ್ರಾಹೈಡ್ರೊಪೈರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಮಾಡಬಹುದು ಡೈಯಾಕ್ಸೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಚಕ್ರೀಯ ಅಣು ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಈ ಎರಡು ಈಥರ್ ಲಿಂಕ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಈಥರ್‌ಗಳ ಉದಾಹರಣೆಗಳಾಗಿವೆ ನೀವು ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಇವುಗಳನ್ನು ಆಕ್ಸಿ ರೈನ್ಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಕ್ಸಿಜನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ಕೋನವು ಸುಮಾರು 60 ಡಿಗ್ರಿಗಳಷ್ಟು ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಊಹಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಣುಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಒತ್ತಡದ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಅವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಸರಿ ತೆರೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ. ಈ ಅಣುಗಳ ಕೆಲವು ಪ್ರಮುಖ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಭೌತಿಕ ಲಕ್ಷಣಗಳು ಅಥವಾ ಈಥರ್‌ಗಳ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಥರ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಎಸ್‌ಪಿ 3 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಣುಗಳು ನಿವ್ವಳ ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಕ್ಷಣವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡಿದ್ದರೆ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಈ ಅಣುಗಳ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಹೋಲುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗಿಂತ ಕಡಿಮೆಯಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನದನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಈಥರ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿರುವ ಎನ್-ಹೆಪ್ಟೇನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಈಥರ್ ಅನಲಾಗ್ ನಡುವೆ ನೇರ ಹೋಲಿಕೆ

ಮಾಡಿದರೆ ಮತ್ತೆ ಏಳು ಸದಸ್ಯರ ಮೀಥೈಲ್ ಎನ್ ಪೆಂಟೈಲ್ ಈಥರ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಹೋಲಿಸಿ ನೋಡುತ್ತೀರಿ. ಇದೇ n ಹೆಕ್ಸಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಈ ಮೂರರ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುಗಳನ್ನು ಹೋಲಿಕೆ ಮಾಡಿದರೆ ನಿಮ್ಮ n ಹೆಪ್ಟೇನ್ 98 ಡಿಗ್ರಿ ನಿಮ್ಮ ಈಥರ್ 100 ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ n ಹೆಕ್ಸಾಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ 157 ಡಿಗ್ರಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನೋಡಬಹುದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧದಿಂದಾಗಿ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ನಾವು ಮೊದಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಈಥರ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಇಂಟ್ರಾಮಾಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇರುವುದಿಲ್ಲ ಈಥರ್ ಅಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಬಂಧ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತವೆ ಸರಿ , ಅವುಗಳ ಕರಗುವಿಕೆಯ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಅವು ಹೇಗೆ ವರ್ತಿಸುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಥರ್ ಅಣುಗಳ ಕರಗುವಿಕೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಅವುಗಳ ಕರಗುವಿಕೆ ಹೇಗೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ಅವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಕರಗುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈಥರ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ವ್ಯಾಪಕವಾದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧದಿಂದಾಗಿ ಮತ್ತೆ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಮೇಲಿನ ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು, ಇದು ಅದರಲ್ಲಿ ಕರಗಲು ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಬೆರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕಲಬೆರಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ , ನಾವು ಈಥರ್‌ನ ಪ್ರಕಾರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಅದು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ಈಥರ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೆಸ್ ಅಣುಗಳು ಬದಲಾಗುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈಥರ್‌ನ ಪ್ರಕಾರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಡೈ ಈಥೈಲ್ ಈಥರ್‌ಗೆ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುವಿಕೆಯು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆ ಕರಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಇದನ್ನು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಹೊರತೆಗೆಯಲು ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಕೆಲಸದ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಡೈಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಬೆರೆಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ thf ಟೆಟ್ರಾಹೈಡ್ರೊಫ್ಯೂರಾನ್ ನಂತಹ ಮತ್ತೊಂದು ಆವರ್ತಕ ಈಥರ್ ಇದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರಗುವ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಬದಲಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಈಥರ್‌ಗಳಿಗೆ ಸರಪಳಿಯ ಉದ್ದವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತಾ ಹೋದಂತೆ ಅವು ಕಡಿಮೆ ಕರಗುತ್ತವೆ. ನೀರು ಮತ್ತು ಕೆಳಗಿನ ಈಥರ್‌ಗಳು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಕರಗುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾದ ಕರಗುವ ಲಕ್ಷಣವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ, ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಏಕೆ ಮುಖ್ಯವಾದವುಗಳು ಈಥರ್‌ನಿಂದ ಹೊರಹೊಮ್ಮಿದ ಮೊದಲ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಯಾವುದು, ಅದು 18 ನೇ ಶತಮಾನದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ 19 ನೇ ಶತಮಾನದ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಈ ಈಥರ್‌ಗಳು ಅರಿವಳಿಕೆಯಾಗಿ ಬಳಸಲು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ವೈದ್ಯಕೀಯದಲ್ಲಿ ಅರಿವಳಿಕೆಯಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತಿತ್ತು ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಚಿಕಿತ್ಸೆಗಾಗಿ ಯಾವುದೇ ಸತ್ಯ ಕಾರ್ಯಾಚರಣೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನೋವುರಹಿತ ವಿಧಾನವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡಲು ಬಳಸಿದಾಗ ಎಲ್ಲಾ ಹಲ್ಲಿನ ಸಂಬಂಧಿತ ಅಸ್ವಸ್ಥತೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಇದು ಪೆಂಥೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಟೆಡ್ ಈಥರ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ, ಇದು ಬಹಳ ಜನಪ್ರಿಯ ಅರಿವಳಿಕೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾಗುವ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಟೆಡ್ ಈಥರ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ಹಿಂದಿನ ಅರಿವಳಿಕೆಯು ಡೈ ಈಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಆಗಿದ್ದು , ಈಥರ್‌ಗಳು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ವೈದ್ಯಕೀಯದಲ್ಲಿ ಪ್ರಮುಖವಾದ ಅರಿವಳಿಕೆ ಅರಿವಳಿಕೆಗಳನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಎಂದು ಕಂಡುಬಂದಾಗ ಇದು ಒಂದು ಪ್ರಗತಿಯಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ಅದನ್ನು ಅರಿವಳಿಕೆಯಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಎರಡನೆಯ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಇದು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕಲಬೆರಕೆಯಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯುವಿಕೆಯಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ಸ್ ಕಾರಕದ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿಯೂ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈಥರ್‌ಗಳ ಕೆಲವು ಅನ್ವಯಿಕೆಗಳು ಮತ್ತು ಯಾವಾಗ ನಾವು ಡೈಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಡೈಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈಥರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಥರ್ ಎಂದು ಹೇಳಿದಾಗ ನಾವು ಡೈಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಈ ಅಣುವಿನ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವು 35 ಆಗಿದೆ ಡಿಗ್ರಿಗಳಲ್ಲಿ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಸುಡುವ ಮತ್ತು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುವುದಿಲ್ಲ ಇವುಗಳು ಹೆಚ್ಚು ವ್ಯಾಪಕವಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುವ ಈಥರ್‌ಗಳ ಕೆಲವು ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ಲಕ್ಷಣವೆಂದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಸ್ಫೋಟಕ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಸ್ಫೋಟಕ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಈಥರ್‌ಗಳು ಇದಕ್ಕೆ ಒಂದು ಕಾರಣವಾಗಿದೆ . ಗಾಢ ಬಣ್ಣದ ಬಾಟಲಿಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಗ್ರಹಿಸಲಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಬೆಳಕಿನ ಆರಂಭದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಥರ್ನ ಈ ಹೈಡ್ರೋ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ಗಳ ರಚನೆಗೆ ಯಾಂತ್ರಿಕತೆ ಏನು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬೆಳಕಿನ ಪ್ರೇರಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾವು ಡೈಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ಹೇಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬೆಳಕಿನ ಮಧ್ಯಸ್ಥಿಕೆಯಾಗಿದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆಮೂಲಾಗ್ರ ಮಾರ್ಗದಿಂದ ನಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬೆಳಕಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಡೈ ಈಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಈ ಆಮೂಲಾಗ್ರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ , ಇದು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ರೀತಿಯ ಪೆರಾಕ್ಸಿ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ, ಅದು ನಂತರ ಇತರ ಈಥರ್ ಅಣುವಿನಿಂದ ಬಲದಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಅಮೂರ್ತಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಆಮೂಲಾಗ್ರದ ಪೀಳಿಗೆಯೊಂದಿಗೆ ಈಥರ್‌ನ ಹೈಡ್ರೋ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಮತ್ತೆ ಈ ಚಕ್ರಕ್ಕೆ ಹಿಂತಿರುಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮುಂದಕ್ಕೆ ಸಾಗಿಸುತ್ತದೆ. ಈ ಎಲ್ಲಾ ಹೈಡ್ರೊಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ರಚನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸ್ಫೋಟಕ ಹೈಡ್ರೋ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳ ರಚನೆಯನ್ನು ತಡೆಯಲು ಗಾಢ ಬಣ್ಣದ ಬಾಟಲಿಗಳಲ್ಲಿ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ಸಂಗ್ರಹಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೈಡ್ರೊಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ನಿಮ್ಮ ಈಥರ್ ಬಾಟಲಿಯಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತಿವೆ ಎಂದು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ವಿಧಾನ ಯಾವುದು ಎಂದು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವಿರಿ ನೀವು ಬಾಟಲಿಯನ್ನು ತೆರೆಯಿರಿ ಗೊತ್ತಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನಿಮ್ಮ ಹೈಡ್ರೊಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಥರ್‌ನಲ್ಲಿ ಈ ಹೈಡ್ರೊಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರೀಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿ ಒಂದು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಅಲ್ಲಾಡಿಸಿ ನೀವು ಸ್ವಲ್ಪ ಪ್ರಮಾಣದ ಈಥರ್ ಅನ್ನು 10 ಮಿಲಿ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ದ್ರಾವಣದಿಂದ ಅಲ್ಲಾಡಿಸಿ, ಸರಿ ನೀವು ಅದನ್ನು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ದ್ರಾವಣದಿಂದ ಅಲ್ಲಾಡಿಸಿ 10 ಮಿಲಿಗೆ ಇದು 1 ಮಿಲಿ ಅಥವಾ 10 ಪ್ರತಿಶತ ತೂಕದ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಮತ್ತು ಅದರೊಂದಿಗೆ ಕೆಲವು ಹನಿ ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ಬೆರೆಸಿ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ. ನೀವು ಅದನ್ನು ಅಲುಗಾಡಿಸಿದಾಗ ಅಯೋಡೈಡ್ ಅಯೋಡಿನ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಯೋಡಿನ್‌ನಿಂದ ಅಯೋಡಿನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ದ್ರಾವಣದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹಳದಿ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಣವು ಹಳದಿ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ತಿರುಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಥಿ ನೀವು ಇದಕ್ಕೆ ಕೆಲವು ಹನಿ ಪಿಷ್ಟವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಪ್ಪು ನೇರಳೆ

ಬಣ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ನೀವು ಮತ್ತಷ್ಟು ದೃಢೀಕರಿಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಥರ್ ದ್ರಾವಣವು ಕೆಲವು ಪ್ರಮಾಣದ ಹೈಡ್ರೊಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಇನ್ನೊಂದು ವಿಧಾನವೆಂದರೆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಅಮೋನಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವ ಮೂಲಕ ಮತ್ತು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಥಿಯೋಸೈನೇಟ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಥರ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಫೆರಸ್ ಅಮೋನಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಮತ್ತು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಥಿಯೋಸೈನೇಟ್ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದ ಮಿಶ್ರಣದಿಂದ ಅಲ್ಲಾಡಿಸಿ, ನೀವು ಹಾಗೆ ಮಾಡಿದಾಗ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಫೆರಸ್ ಅಯಾನುಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳನ್ನು ಫೆರಿಕ್ ಆಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸುತ್ತದೆ. ಇದು ಫೆರಿಕ್‌ಗೆ ಫೆರಸ್‌ಗೆ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇವು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಥಿಯೋಸೈನೇಟ್‌ನಿಂದ ಇರುವ ಥಿಯೋಸೈನೇಟ್ ಅಯಾನುಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಫೆರಸ್ ಥಿಯೋಸೈನೇಟ್ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ಮತ್ತೊಂದು ಸೂಚನೆಯಾಗಿದೆ. ಈಗ ನಿಮ್ಮ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಕಲ್ಮಶಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ತೆಗೆದುಹಾಕಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಥರ್‌ಗಳಿಂದ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆಯುವುದು ಒ ನೀವು ಈಥರ್ ಅನ್ನು ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತಿರುವಾಗ ಯಾವುದೇ ಅಪಘಾತಗಳನ್ನು ತಪ್ಪಿಸುವ ಸಲುವಾಗಿ ಅದು ಕಲ್ಮಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಒಮ್ಮೆ ನೋಡಿದಾಗ ಒಂದು ಮಾರ್ಗವೆಂದರೆ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ತೊಳೆಯಬಹುದು ಅಥವಾ ನಿಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ಅಲ್ಲಾಡಿಸಬಹುದು, ಅದನ್ನು ಕಬ್ಬಿಣದ ಕಬ್ಬಿಣದಿಂದ ತೊಳೆಯಿರಿ ಸರಿ ನೀವು ತೊಳೆಯಿರಿ ಫೆರಸ್ ಕಬ್ಬಿಣದ ದ್ರಾವಣದೊಂದಿಗೆ ಈಥರ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಾವಲಂಬಿ ದ್ರಾವಣವು ಫೆರಸ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ನ ಪರಿಹಾರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಕಲ್ಮಶಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವ ವಿಧಾನಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕೃತ h2so4 ನಿಂದ ಬಟ್ಟಿ ಇಳಿಸುವ ಎರಡನೆಯ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ . ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಉತ್ಕರ್ಷಣವು ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹಾನಿಕಾರಕವಲ್ಲದ ರೂಪಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ಸ್ವಚ್ಛಗೊಳಿಸುವ ಎರಡು ವಿಧಾನಗಳಾಗಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಕರಗುವಿಕೆಗಳು ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಮತ್ತು ಈಥರ್‌ಗಳ ಇತರ ವಿಶಿಷ್ಟ ಲಕ್ಷಣಗಳಾಗಿವೆ.
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸುವ ವಿಧಾನಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮುಂದಿನ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆ ಅಥವಾ ಈಥರ್‌ಗಳ ತಯಾರಿಕೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮಕಿಗಾಗಿ ಅತ್ಯಂತ ಜನಪ್ರಿಯ ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ಪ್ರೋಟೋಕಾಲ್ ng ಈಥರ್ ಎಂಬುದು ಹೆಸರಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು ಇದನ್ನು ವಿಲಿಯಮ್ಸನ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಲಿಯಮ್ಸನ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಮತ್ತು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಬಳಸುವ ಒಂದು ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಅಥವಾ ಎರಡು ಒಂದೇ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡನ್ನೂ ಮಾಡುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ. ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಮತ್ತು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಈಥರ್‌ಗಳು ಪರ್ಯಾಯ ಕ್ರಿಯೆಯ ಸಹಾಯದಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ವಿಲಿಯಮ್ಸನ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯಲ್ಲಿ ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಆಗಿರುವ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವುದು ಸರಿ ಇದು ಸೋಡಿಯಂ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನ ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಅಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಹಾಲೈಡ್ನ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದಂತೆ ಇದು ಮಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಆಗಿರುವುದು ಏಕೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು sn2 ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು sn2 ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಮೆಥ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ yl ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ತೃತೀಯ ಬ್ಯುಟಾಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಮೀಥೈಲ್ ತೃತೀಯ ಬ್ಯೂಟೈಲ್ ಈಥರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್‌ನ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್‌ನ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯವು ಹ್ಯಾಲಿಡೈನ್ ಅನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಿಂದ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅಯಾನ್‌ನ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ. ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಎಂದು ನೀವು ಸಾಮಾನ್ಯೀಕರಿಸಿದರೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪನ್ನು ಬಿಟ್ಟುಹೋಗುವ ಗುಂಪಿನ ಏಕಕಾಲಿಕ ನಷ್ಟದೊಂದಿಗೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಬಿಟ್ಟುಹೋಗುವ ಗುಂಪು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಬಯಸಿದರೆ ನಮ್ಮ ಮಿತಿಗಳು ಯಾವುವು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಅಣುವನ್ನು ಮಾಡಲು ಬಯಸುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ಭಾವಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ಎರಡು ಆಯ್ಕೆಗಳಿವೆ, ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ನಾವು ಎರಡು ಮಾರ್ಗಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ, ಅದರ ಮೂಲಕ ನಾವು ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು. ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ತೃತೀಯ ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್‌ನ ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪಿನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ , ಎರಡನೆಯ ಆಯ್ಕೆಯೆಂದರೆ ನಾವು ಇತರ ಹಾಲೈಡ್ ತೃತೀಯ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪಿನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಬಹುದು . ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎಥೆನಾಲ್ ಸೋಡಿಯಂ ಎಥಾಕ್ಸೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಣುವನ್ನು ಸರಿ ಮಾಡುವ ಕಡೆಗೆ ಎರಡರಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ಸರಿಯಾದ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಎಂಬ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಲು ಹೊರಟಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲ ಎಂದು ನಾನು ವಿವರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ. ನಾವು ಬಳಸುತ್ತಿರುವ ಈ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳಾಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತವೆ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಅವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳಂತೆ ವರ್ತಿಸುತ್ತವೆ ಆದರೆ ಅವು ಪ್ರಬಲವಾದ ನೆಲೆಗಳಾಗಿ ವರ್ತಿಸುತ್ತವೆ, ಇದು ಸ್ಪರ್ಧಾತ್ಮಕ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಎಂಬ ಕಾರಣಕ್ಕಾಗಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಯಾವಾಗಲೂ ಇರುತ್ತದೆ . ಸ್ಪರ್ಧಾತ್ಮಕ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಅಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಅಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆ ಅಥವಾ ಅದು ಇಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಈಥರ್ ಸರಿಯಾಗಿರುವ ಪರ್ಯಾಯ

ಉತ್ಪನ್ನದ ಜೊತೆಗೆ ಸಹ ನೋಡಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು sn2 ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಮಾಡುವಾಗ ವಿಲಿಯಮ್ಸನ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯಲ್ಲಿ ಇದು ಒಂದು ಡಿ ಆಗಿದೆ ಗ್ರೀ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವು ಅತ್ಯಂತ ಯಶಸ್ವಿಯಾಗಿದೆ, ಈ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸುವ ಎರಡನೇ ವಿಧಾನವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ ಸದೃಶ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ, ಇದು ಮರ್ಕ್ಯುರೇಶನ್ ಆಕ್ಸಿಮರ್ಕ್ಯುರೇಶನ್ ಡಿಮರ್ಕ್ಯುರೇಶನ್ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಎಲ್ ಕಾಕ್ಸಿ ಮರ್ಕ್ಯುರೇಶನ್ ಡಿಮರ್ಕ್ಯುರೇಶನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ನಾವು ಹೋಲುತ್ತದೆ ಮೊದಲು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಲಾದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಏನೂ ಬದಲಾಗಿಲ್ಲ, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ಬದಲಿಗೆ ಅದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಣು ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗೆ ಸೇರಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಲ್ಲಿನ ಆಕ್ಸಿಮರ್ಕ್ಯುರೇಶನ್ ಡಿಮಾಕ್ಯುಲೇಶನ್‌ನಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ ಆರಂಭಿಕ ಉತ್ಪನ್ನ ವಸ್ತುವು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಾದರಸದ ಉಪ್ಪಿನೊಂದಿಗೆ ಮರ್ಕ್ಯುರಿಕ್ ಟ್ರೈಫ್ಲೋರೋ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಕಾರಕಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಆಲ್ಕೋಕ್ಸಿ ಪಾದರಸ ನಂತರ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಬೊರೊಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಿದಾಗ ನೀಡುತ್ತದೆ ಈ ಪಾದರಸದ ಗುಂಪನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿದ ನಂತರ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿದ್ದೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇಸ್ ಒ ಯೊಂದಿಗೆ ಕಂಡುಬಂದಂತೆ ಸೇರ್ಪಡೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಎಫ್ ನೀರು ಮಾರ್ಕೋನಿಕೋವ್‌ನ ಸೇರ್ಪಡೆಯನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಮತ್ತೆ ನೀವು ಒಲೆಫಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ವಿವಿಧ ಪರ್ಯಾಯಗಳನ್ನು ಇರಿಸಿದರೆ , ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ ಸೇರಿಸುತ್ತದೆ, ಅದು ಕಡಿಮೆ ಬದಲಿಯಾಗಿರುವುದು ಸರಿ, ವಿಲಿಯಮ್ಸನ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯನ್ನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆರಿಲ್ ಈಥರ್‌ಗಳಿಗೆ ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು ಸರಿ. ನಾನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆರಿಲ್ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾಗಿ ಹೇಳಲು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಆದರೆ ವಿಧಾನವು ವಿಲಿಯಮ್ಸ್ ಮತ್ತು ಈಥರ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಬದಲಿಗೆ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಫೀನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಅಥವಾ ಸೋಡಿಯಂ ಫೆನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಕ್ಷಾರೀಯ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದರೆ ನೀವು ಜಲೀಯ ನಾಹ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಜಲೀಯ ನಾಹ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ನೀವು ಕ್ಷಾರೀಯ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆರಿಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಪ್ರಾತಿನಿಧಿಕ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ನೀವು ಯಾವುದೇ ಹಾಲೈಡ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನಾವು ಬೆಂಜೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಪೂರ್ವರೂಪದ ಸೋಡಿಯಂ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಜಲೀಯ ನಾವೊದಲ್ಲಿನ ಫೀನಾಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡೋಣ h ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆರಿಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಪಡೆದರೆ ಅದು ಇದು ಅಥವಾ ಫಿನಾಲ್ಗಳೊಂದಿಗೆ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಬದಲಿಗೆ ನೀವು ಬಳಸಬಹುದಾದ ಇನ್ನೊಂದು ಕಾರಕವಾಗಿರಬಹುದು ಇದು ಮೀಥೈಲ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಆಗಿರಬಹುದು , ಇದು ಜಲೀಯ ನುಹ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಿಮಗೆ ಜನಪ್ರಿಯವಾಗಿರುವ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅನಿಸೋಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಉಪ್ಪಿನ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಯಾವುದೇ ಆತ್ಮವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಇದು ಅಗ್ಗದ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಲ್ಕೈಲೇಟಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಅಗ್ಗದ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಅಲ್ಕೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಅಥವಾ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಬಳಸಬಹುದಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಗ್ಗವಾದ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ನಿಮ್ಮ ಅನುಗುಣವಾದ ಮೀಥೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಕಾರಕ ಸಂಯೋಜನೆಯನ್ನು ನೋಡಿ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಮಾಡಲು ಬಯಸುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಸರಿಯಾದ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಫೀನೈಲ್ ಅನ್ನು ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಫಿನೈಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೇಗೆ ಹೋಗುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನೀವು ಯೋಚಿಸಲು ಎರಡು ಆಯ್ಕೆಗಳಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಮಾರ್ಗವೆಂದರೆ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ p ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು ರೋಪಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ವೈಮಾನಿಕ ಬ್ರೋಮೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಪ್ರಶ್ನೆಯೆಂದರೆ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಲು ಬಯಸುತ್ತೀರಾ ಅಥವಾ ನೀವು ಏರಿಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಲು ಬಯಸುವಿರಾ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಭಾಗವು ಸಂಭವಿಸುವುದಿಲ್ಲ, ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಮಾರ್ಗದ ಮೂಲಕ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಒಬ್ಬರು ನೀಡಬಹುದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯದ ಕಡೆಗೆ ಈ ಏರಿಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ಗಳ ಕಡಿಮೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯಿಂದಾಗಿ ಇದು ತರ್ಕಬದ್ಧವಾಗಿದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಿಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ಗಳು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯದ ಕಡೆಗೆ ಉತ್ತಮ ತಲಾಧಾರಗಳಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ . ಈ ರೀತಿಯ ಈಥರ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಇತರ ವರ್ಗದ ಈಥರ್‌ಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಉಹ್ ನಿಮ್ಮ ಡೈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಈಥರ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಆರಿಲ್ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಈಥರ್‌ಗಳಂತೆ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಲ್ಲದ ಈಥರ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ, ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್‌ಗಳು ಹೇಗೆ ವರ್ತಿಸುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡೋಣ ಅವುಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ನಿಯಮಗಳು ಅಥವಾ ಆವರ್ತಕ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಸಾಮಾನ್ಯ ವಿಧಾನಗಳು ಯಾವುವು, ಇದನ್ನು ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳು ಎಂದೂ ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೆಚ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್‌ನ ಉಂಗುರದ ಗಾತ್ರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಪರಮಾಣುವಿನ ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ನೀವು ಪರಮಾಣುಗಳ ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ನಾಲ್ಕು ಸದಸ್ಯರನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದನ್ನು ಆಕ್ಸಿಟೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿ ಆಮ್ಲಜನಕವಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉಳಿದವು ಸರಪಳಿಯ ಬಗ್ಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್‌ನ ಉದ್ದವನ್ನು ನಾವು ಕೆಲವೇ ನಿಮಿಷಗಳ ಹಿಂದೆ ನೋಡಿದ ಐದು ಸದಸ್ಯರಾಗಿದ್ದರೆ ಅದನ್ನು ಟೆಟ್ರಾಹೈಡ್ರೊಫ್ಯೂರಾನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಸಾಮಾನ್ಯ ನಾಮಕರಣವಾಗಿ ಆಕ್ಸೊಲೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆರು ಸದಸ್ಯರಾಗಿದ್ದರೆ ಅದನ್ನು ಟೆಟ್ರಾಹೈಡ್ರೊಪೈರಾನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಆಕ್ಸೇನ್ ರಿಂಗ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಎರಡು ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಆರು ಸದಸ್ಯರನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದನ್ನು ನೀವು ಅದನ್ನು ಒಂದು 4 ಡೈಆಕ್ಸೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಕೆಲವು ಜನಪ್ರಿಯ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್‌ಗಳಾಗಿವೆ, ಅದು ಸರಿ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸುವ ವಿಧಾನಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಎಥಿಲೀನ್‌ನ ಗಾಳಿಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಮೂಲಕ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಸಹಾಯಕ ರೀತಿಯ ಉಂಗುರವನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಬಯಸಿದಾಗ ಸರಳವಾದ ಮಾರ್ಗವೆಂದರೆ ನೀವು ಎಥಿಲೀನ್ ಅಥವಾ ಈಥೀನ್‌ನ ವೈಮಾನಿಕ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಸಿಲ್ವರ್ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ವೇಗವರ್ಧಕವಾಗಿ 300 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಟರ್‌ನಲ್ಲಿ ನಡೆಸುವುದು. ನಿಮ್ಮ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಥಿಲೀನ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ಸರಿ ದೊಡ್ಡ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡುವ ಇನ್ನೊಂದು ವಿಧಾನವೆಂದರೆ ಡಯೋಲ್‌ಗಳ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ಮೂಲಕ ನೀವು ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಡಯೋಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನೀವು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಡಯೋಲ್ 1 4 ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಡಯೋಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಕೈಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣ ಮತ್ತು ನೀವು ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಿರ್ಮೂಲನೆಯೊಂದಿಗೆ ನಿಮ್ಮ thf ಅಂತೆಯೇ ನೀವು ಒಂದು ಐದು ಪೆಂಟೇನ್ ಡಯೋಲ್ ಅನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಐದು ಸರಿ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ನೀವು ಈ ಒಂದು ಐದು ಪೆಂಟೇನ್ ಜೊತೆಗೆ ಡಯೋಲ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಕೇಂದ್ರೀಕೃತ h2so4 ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದೊಂದಿಗೆ 140 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಬಿಸಿಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಟೆಟ್ರಾಹೈಡ್ರೊ ಪೈರಮ್ ಅನ್ನು ನೀರಿನ ಅಣುಗಳ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಸಾಮಾನ್ಯ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವು ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಕೈಗಾರಿಕಾ ಪ್ರಮಾಣದ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ . ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಎಲಿಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್‌ಗಾಗಿ ಕೆಲಸ ಮಾಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಾಮಾನ್ಯ ಅಸಿಕ್ಲಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೂ ಸಹ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿದ h2so4 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಬಹುದು, ನೀವು ಅದನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಬೇಕು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗಿನ ಏಕೈಕ ತೊಂದರೆಯೆಂದರೆ ಇದು ಎಲ್ಲಾ ರೀತಿಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗೆ ಹೊಂದುವಂತೆ ಮಾಡಲಾಗಿಲ್ಲ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸ್ಪರ್ಧಾತ್ಮಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಯಾವಾಗಲೂ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಥೆನಾಲ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು 180 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಈ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಈಥೀನ್ ನೀವು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಆದರೆ ನೀವು 140 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಎಥೆನಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅದೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಡೈಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ವರ್ಸಸ್ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಇದೆ, ಅದು ಸರಿಯಾಗಿ ಸ್ಪರ್ಧಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯವು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಧಿಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನ ಪ್ರೊಟೋನೇಶನ್ ಆಗಿದ್ದು ನಂತರ ಎರಡನೇ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಣುವಿನ ದಾಳಿಯು ಈ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇನ್ನೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸ್ಪರ್ಧಾತ್ಮಕ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಇದ್ದರೆ ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವು ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ಅಸಿಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸಹ ಅನ್ವಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಇದು ಗ್ರಾಂ ಕೊನೆಗೆ ನಿಮಗೆ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುವುದರಿಂದ ಇದು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಈಥರ್‌ಗಳಿಗೆ ಮಾತ್ರ ಉತ್ತಮ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ವಿಲಿಯಮ್ಸನ್ ಸಿಂಥೆಸಿಸ್ ನಿಮಗೆ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಸಮರ್ಥವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಉತ್ತಮವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮತ್ತೆ 2 2 ಪದವಿ ಮತ್ತು 3 ಡಿಗ್ರಿ ನೀವು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಉತ್ಪನ್ನದ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ನಮಗೆ ಒಂದು ರೀತಿಯ ಅಡ್ಡ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಸರಿ ಈ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಇನ್ನೊಂದು ವಿಧಾನದ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ, ಇದು ವಿಸಿನಲ್ ಮೂಲಕ ಈ ವಿಸಿನಲ್ ಹ್ಯಾಲೋಹೈಡ್ರಿನ್‌ಗಳಿಂದ ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ವಿಸಿನಲ್ ಹ್ಯಾಲೋಹೈಡ್ರಿನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ, ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ನಾವು ಇದನ್ನು ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ, ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಹೈಪೋ ಹ್ಯಾಲೋಸ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ರೂಪಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದು ಒಲೆಫಿನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಹ್ಯಾಲೋಹೈಡ್ರಿನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಸರಿ ತಳದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು, ಇದನ್ನು ನಾವು ಮೊದಲೇ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಆವರ್ತಕ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಇದು ಒಂದು ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಇದು ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ವಿಸಿನಲ್ ಹ್ಯಾಲೋಹೈಡ್ರಿನ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸುವ ವಿಭಿನ್ನ ವಿಧಾನಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಇದೆಲ್ಲವೂ ಸರಿಯಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ಅಸಿಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ದೊಡ್ಡದಾಗಿ ತಯಾರಿಸಬೇಕಾದಾಗ ಅವು ಎರಡು ಮೂರು ಸಾಮಾನ್ಯ ತಂತ್ರಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿವೆ. ನಾವು ತಯಾರಿಸಲು ಬಯಸುವ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಎರಡು ತಲಾಧಾರಗಳ ಸರಿಯಾದ ಸಂಯೋಜನೆಯನ್ನು ಆರಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಒಂದನ್ನು ನೀವು ವಿಲಿಯಮ್ಸನ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದರೆ ಅಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಲೈಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ನಾವು ನಿರ್ಮೂಲನೆಯನ್ನು ತಡೆಯಲು ಬಯಸಿದರೆ. ಇದು ಸ್ಪರ್ಧಾತ್ಮಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಇಳುವರಿಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ನೋಡಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಥರ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಗಳು ಮತ್ತು ರಾಸಾಯನಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಯಾವುವು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಥರ್‌ಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅವುಗಳು ಮಾಡಬಹುದಾದ ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಬಂಧವು ಸಾಕಷ್ಟು ಪ್ರಬಲವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ವರ್ಗಗಳು ಪ್ರಮುಖ ವರ್ಗದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಈಥರ್ ಸೀಳು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಥರ್ ಸೀಳುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವ ನಿಮ್ಮ ಈಥರ್ ಸರಿ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಕೋಕ್ ಬಾಂಡ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೇಲೆ ಬಂದು ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೋ ಬಾಂಡ್‌ನ ಸೀಳುವಿಕೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಬಂದು ದಾಳಿ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಹೇಗೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಹಿಂಬದಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಪರ್ಯಾಯ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಲು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒತ್ತಾಯಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಂಭವನೀಯತೆ ಏನು ಸಂಭವಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ದೊಡ್ಡ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ನೇರವಾಗಿ ಬಂದು ಈಥರ್‌ಗಳ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ನಿರ್ವಹಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಸಹ ಬಂಧದ ಸೀಳುವಿಕೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರಣ ನಿಮ್ಮ ಸಹ ಬಂಧವು ಸಾಕಷ್ಟು ಬಲವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿರುವ ನಿಮ್ಮ ಬಿಟ್ಟುಹೋಗುವ ಗುಂಪು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ಕಳಪೆ ಬಿಟ್ಟುಹೋಗುವ ಗುಂಪಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನು ಕಳಪೆ ಬಿಟ್ಟುಹೋಗುವ ಗುಂಪಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಎರಡು ಕಾರಣಗಳಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನ ದಾಳಿಯಿಂದ ಸಹ ಬಂಧದ ನೇರ ಸೀಳುವಿಕೆಯು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆ ಸಂಭವನೀಯವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಆಕ್ಸಿಡೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಈಥರ್‌ಗಳು ನೇರವಾಗಿ ಬಲವಾದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನಿಂದ ಸೀಳಲ್ಪಟ್ಟಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕೆ ಹೊರತಾಗಿರುವುದು ಆಕ್ಸಿ. ಮಳೆಗಳು ನೇರವಾಗಿ ಸಹ ಬಂಧವನ್ನು ಸೀಳಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಜಾತಿಗಳಾಗಿವೆ, ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆಂದರೆ ಇದು ಆವರ್ತಕ ಈಥರ್ ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಮಾತ್ರ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನ ಟ್ಯಾಗ್‌ನಿಂದ ನೇರವಾಗಿ ಸೀಳಬಹುದು ಆದರೆ ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಈಥರ್ ಅಲ್ಲ, ಸೀಳುವಿಕೆ ನಮ್ಮ ಆಯ್ಕೆಗಳು ಯಾವುವು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಕೋ ಬಾಂಡ್‌ನ ಸೀಳನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಲು ನಾವು ಆ ಈಥರ್ ಲಿಂಕ್ ಅನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಥರ್ ಲಿಂಕ್ ಅನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಮುರಿಯಲು ತೃಪ್ತಿಪಡಿಸಬೇಕಾದ ಸ್ಥಿತಿಯಾಗಿದೆ ಈಥರ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಕ್ ಪ್ರಮಾಣದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸುವ ಮೂಲಕ ಈ ಸೀಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳುವುದು ಒಂದು ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಆಮ್ಲದ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಕ್ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಬಳಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಸೇರಿಸುತ್ತೀರಿ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಈಥರ್‌ನ ಪ್ರೋಟೋನೇಶನ್ ಆಗಿದೆ ನೀವು ಸರಿ ಮಾಡಬೇಕು ಅದು ನಿಮ್ಮ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಸೈಟ್‌ಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಸೈಟ್‌ಗೆ ಸೇರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈಗ ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಇದರ ನಂತರ ಮುಂದಿನ ಹಂತವು ದಾಳಿಯಾಗಿರಬಹುದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಿದ್ದೀರಿ, ಈಗ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ sn1 ಮಾರ್ಗದ ಮೂಲಕ ಅಥವಾ ಎಸ್‌ಎನ್‌ನಿಂದ ಪಾತ್‌ವೇ ಮೂಲಕ ಬಂದು ದಾಳಿ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಬಂದು ಆಕ್ರಮಣ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮತ್ತೆ ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡುವ ಮಾರ್ಗ ಯಾವುದು ಎಂಬುದು ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಈಥರ್‌ನಲ್ಲಿನ ಈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಈಥರ್ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಸರಿ, ನಿಮ್ಮ ಈಥರ್ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿಗಳ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಬಲವಾದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾನು ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪ್ರಬಲವಾದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ನಾವು ಅಯೋಡೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೆಲಸ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ, ಅದು sn2 ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ , ಅದು ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ sn2 ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದರ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂದು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಕಡಿಮೆ ಅಡೆತಡೆಯ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ದಾಳಿಯು ಕಡಿಮೆ ಅಡೆತಡೆಯ ಕಾರ್ಬನ್‌ನ ಮೇಲೆ ದಾಳಿಯ ವಿಶಿಷ್ಟ ಲಕ್ಷಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಡಿಮೆ ಬದಲಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ. ನಿಮ್ಮ ಈಥರ್ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿಗಳಿರುವ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಒಯ್ಯುತ್ತಿದ್ದರೆ ಇವುಗಳು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಾಗಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲು ನಿಮ್ಮ ಕೋಕ್ ಲಿಂಕ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಒಂದು ಕಡೆ ನಿಮ್ಮ ಈಥರ್‌ನ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು ಒಂದು ಕಡೆ ಇದು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು ಮೊದಲ ಹಂತವು ನಿಮ್ಮ ಈಥರ್ ಬಲವನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಪ್ರೋಟೋನೇಶನ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಆಯ್ಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಅಯೋಡೈಡ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಆಕ್ರಮಣವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ, ಅದು ಕಡಿಮೆ ಅಡ್ಡಿಯಾಗುವುದಿಲ್ಲ, ಅದು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಕ್ರಮಣ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಡಿಮೆ ಪರ್ಯಾಯ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಉತ್ಪನ್ನಗಳೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಕಡಿಮೆ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿಯಾಗಿರುವ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಭಾಗವು ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿಯಾಗಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಎರಡನೆಯ ಷರತ್ತು ಈಥರ್ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದ್ದರೆ ಈಥರ್ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮೂರು ಡಿ ಆಗಿರಬಹುದು ಸರಿ ಈಗ ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಇದ್ದರೆ ಅದು ಸ್ಥಿರವಾದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಸರಿ ಅದು ಸ್ಥಿರವಾದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಅಲ್ಲಿಂದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಿಮ್ಮ sn1 ಮತ್ತು e1 ಎರಡರಲ್ಲೂ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಏನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಈಥರ್‌ನಲ್ಲಿ 3 ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಾಗಿದೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ನೀವು ಹೆಚ್ಚು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಡಿಮೆ ಪರ್ಯಾಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಅಥವಾ ಒಂದು ನಿಮಿಷದ ಹಿಂದೆ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದನ್ನು ಹಿಮ್ಮುಖಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಒಂದು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಥರ್ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ , ಪ್ರೋಟೋನೇಶನ್ ಆಗಿರುವ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಈಗಾಗಲೇ ಸಂಭವಿಸಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಅದು ಎರಡನ್ನು ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಬಹುದು ಅದು ಸ್ಥಿರವಾದ ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ಗೆ ಸ್ಥಿರವಾಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಂತರ ಯಾವಾಗ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದನ್ನು ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸ್ಥಿರ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ನ ಮೇಲೆ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ನಿಮಗೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಸಾಧ್ಯತೆಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು yl ಹಾಲೈಡ್ ಹೆಚ್ಚು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿರುವ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅಥವಾ ಇದು ಪ್ರೋಟಾನ್ ನಷ್ಟಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು , ಅದು ಯಾವಾಗಲೂ ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಸ್ಪರ್ಧಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಮತ್ತು ಎರಡನ್ನೂ ಪಡೆಯಬಹುದು sn1 ಮಾರ್ಗದಿಂದ ಬದಲಿ ಉತ್ಪನ್ನವು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೋಲಿಸಬಹುದಾದ ಸರಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದು ಈಥರ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ವಿಭಿನ್ನ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೋಲಿಸಬಹುದಾದ rs ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತುಲನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಬದಲಿ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮಿಶ್ರಣವು ನಂತರ

ಉತ್ಪನ್ನದ ವಿತರಣೆಯನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸುವುದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟ,
ಆದ್ದರಿಂದ r ಮತ್ತು r ಡ್ಯಾಶ್ 2 ಡಿಗ್ರಿ 3 ಡಿಗ್ರಿಗಳಂತೆ ಹೋಲುತ್ತಿದ್ದರೆ ಅವು ಅವುಗಳ ಸ್ಥಿರತೆಯ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಹೋಲುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಹಾಯ್ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಸೀಳನ್ನು ತರಲು ಬಯಸಿದರೆ ಈಥರ್ ಕೋ ಬಾಂಡ್ ನಂತರ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಎರಡು ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಒಂದು ಈ ಹಾಲೈಡ್ ಮತ್ತು ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಈ ಹಾಲೈಡ್ ಮತ್ತು ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆನ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನಿಮ್ಮ ಆರ್‌ಎಸ್‌ನ ಇ ಆರಿಲ್ ಗುಂಪಾಗಿದೆ, ಅದು ಆರಿಲ್ ಗುಂಪಾಗಿದ್ದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಆರಿಲ್ ಗುಂಪಾಗಿದ್ದರೆ ಎಸ್‌ಎನ್1 ಮತ್ತು ಎಸ್‌ಎನ್2 ಎರಡೂ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನೀವು ಊಹಿಸಬಹುದು sn2 ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಸಂಭವಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು sn1 ಸಹ ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ, ಅದು ಈ ಅಣುವಿನ ಫಿನೆಟಾಲ್ ಈಥೈಲ್ ಫಿನೈಲ್ ಈಥರ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಹಾಯ್ ಎಂದು ಸೀಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಪ್ರೋಟೋನೇಶನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ನಿಮಗೆ ಈ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನಿಮ್ಮ ಅಯೋಡೈಡ್ ಬಂದಾಗ ಸರಿ ನಾನು ಮೈನಸ್ ಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ಇಲ್ಲಿ ದಾಳಿ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ , ಇದು ಸ್ಥಿರವಾದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅಥವಾ ಫೆನೈಲ್ ಅಲ್ಲ ಮತ್ತು ಹಿಂಭಾಗದಿಂದ sn2 ಸಂಭವಿಸುವುದಿಲ್ಲ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಉಳಿದಿರುವ ಏಕೈಕ ಆಯ್ಕೆಯೆಂದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಎರಡು ಉತ್ಪನ್ನಗಳೊಂದಿಗೆ ಮಾತ್ರ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಒಂದು ಫೀನಾಲ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಸಿಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್‌ಗಳ ಸೀಳನ್ನು ಕುರಿತು ಹೇಳುತ್ತದೆ, ಇದು ಆಸಿಡ್ ವೇಗವರ್ಧಿತ ಸೀಳಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಆಕ್ಸಿಡೇನ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೇನ್‌ಗಳು ಆಮ್ಲ ವೇಗವರ್ಧಿತ ಸೀಳನ್ನು ಸಹ ಒಳಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿಮ್‌ನಲ್ಲಿ ಮೊದಲನೆಯದು ಇಲಾರ್ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಇದು ಆಕ್ಸಿಡೇನ್‌ಗಳಿಗೆ ಆಸಿಡ್ ಪ್ರವರ್ತಿತ ಸೀಳಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಆಕ್ಸಿರೇನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತೆ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮೊದಲ ಹಂತವೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಪ್ರೋಟೋನೇಶನ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಆಕ್ಸಿಡೇನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎರಡೂ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ಬದಲಿಯಾಗಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಕ್ಸಿಡೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸರಿ ಈಗ ನೀವು ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಸಿ ಒನ್ ಮತ್ತು ಸಿ ಎರಡು ಸರಿ ಈಗ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಎಲ್ಲಿಗೆ ಬಂದು ದಾಳಿ ಮಾಡಲಿದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಸಿ ಒನ್ ಮತ್ತು ಸಿ ಟೂ ನಡುವೆ ಆಯ್ಕೆಯನ್ನು ಮಾಡಬೇಕಾದಾಗ ಈ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ನೆಲೆಸಿದ್ದರೆ c1 ನಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ c1 ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಎರಡು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ c1 ನಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ c1 ಬಲಕ್ಕೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಲು ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನ ಈ ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಉಂಗುರವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಸಿ ಒನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಿ ಎರಡು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಸಿಡ್ ಪ್ರವರ್ತಿತ ಸೀಳುವಿಕೆಯ ಅಂಶಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಉಂಗುರವನ್ನು ಎಲ್ಲಿ ತೆರೆಯುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿರುವ ಸಿ ಒನ್ ರಿಯಾಕ್ಟಿಂಗ್ ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ವಿಲೋಮಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಸಂರಚನೆಯ ವಿಲೋಮಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು sn2 ಕಾರ್ಯವಿಧಾನದ ಮೂಲಕ ಆಗಿರಬಹುದು ಎಂದು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಅದು sn2 ಮಾರ್ಗದ ಮೂಲಕ ಹೋಗಬಹುದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಹುಶಃ ಇಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಆಕ್ಸಿ ಮಳೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಮಾಡಿದ್ದೀರಿ ಅದು ನಿಮ್ಮ ಮೊದಲ ಹಂತವಾಗಿದೆ ಇದೀಗ ನಿಮ್ಮ ಆಕ್ಸಿಡೇನ್‌ನ ಪ್ರೋಟೋನೇಶನ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಬಂದು ದಾಳಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ಗಮನಾರ್ಹವಾದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ನಿಂದಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಮಧ್ಯಂತರದಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲದ ವಿಶಿಷ್ಟತೆ ಮತ್ತು ಅದು ತೆರೆದಾಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ನಂತರ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಉಂಗುರವಾಗಿದೆ ರಿಂಗ್ ತೆರೆದ ಉತ್ಪನ್ನವು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಕೇಂದ್ರದಲ್ಲಿ ವಿಲೋಮವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ನಿಮ್ಮ ಆರ್ ಡ್ಯಾಶ್ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಆರ್ ಇದು ಓಹ್ ಇದು ಆರ್ ಮತ್ತು ಇದು h ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಿ ಇದು ವಿಲೋಮವನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ರಿಂಗ್ ತೆರೆಯುವಿಕೆಯ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಸಂರಚನೆಯ ಧಾರಣವನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಯೋಗೆ ಹೋಲುತ್ತದೆ ಬ್ರೋಮೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ಅದು ಬ್ರೋಮೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಹೋಲುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಇದರಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನ ಹಿಂಭಾಗದ ದಾಳಿಯೂ ಇದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆವರ್ತಕ ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನ ದಾಳಿಯು ಹಿಂಭಾಗದಿಂದ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ. ಈ ಸಿ ಒನ್‌ನಲ್ಲಿನ ಸಂರಚನೆಯ ವಿಲೋಮವು ಒಂದು ವೇಳೆ ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿರಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ r ಮತ್ತು r ಡ್ಯಾಶ್ ಎರಡನ್ನೂ ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿಸಿದರೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ r ಮತ್ತು r ಡ್ಯಾಶ್ ಎರಡೂ ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಆರ್ ಡ್ಯಾಶ್ ಮತ್ತು ಆರ್ ಓಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಸರಿಯನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಂಡಿದ್ದರೆ, ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಿದರೆ ಅದು ಸರಿ ತೆರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೇತುವೆಯ ಚಕ್ರದ ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿ ಉಳಿಯುವ ಬದಲು ಅದು ತೆರೆಯಬಹುದು ನಿಮಗೆ ತೆರೆದ ಸರಪಳಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಮತ್ತು ನೀವು ಆ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಪ್ರಭೇದವನ್ನು ಪಡೆದರೆ ನೀವು ರೇಸ್ಮಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ತಮವಾಗಿ ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಲು ಒಲವು ತೋರಿದರೆ ಈ ನಾನು ಮೊದಲ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಬಲಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ದಾಳಿಯ ಮೊದಲು ತೆರೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ರೇಸ್ಮಿಕ್ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವಿರಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ತೆರೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನೀಡುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ sn1 ಮಾರ್ಗದಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ದಾಳಿ ಮಾಡುವ ಮೊದಲು ನೀವು ಡಿಸ್ಕ್ರೀಟ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಎರಡು ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಸಂರಚನೆಯ ಧಾರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳಿಸಬಹುದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಮತ್ತು ಒಂದನ್ನು ಕಾನ್ಫಿಗರೇಶನ್ ವಿಲೋಮದೊಂದಿಗೆ ಇರಿಸುತ್ತೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ದಾಳಿ

Prutor@IITK

ಮಾಡುತ್ತದೆ ಅದೇ ಸೈಟ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವು ಸರಿಯಾಗಿ ತೆರೆದರೆ ನೀವು ಈ ಎರಡು ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ, ಎರಡನೆಯದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಇದು ಅಸಿಕ್ಲಿಕ್ ಈಥರ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ, ಇದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಪ್ರಮೋಟೆಡ್ ಕ್ಲೇವೇಜ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಆಕ್ಸಿಗೆ ಮಾತ್ರ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮಳೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಪ್ರಚಾರದ ಸೀಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಶುದ್ಧ sn2 ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಇದು ಶುದ್ಧ sn2 ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಪ್ರಚಾರದ ಸೀಳಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಏನು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಎಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಆಕ್ಸಿ ಮಳೆ ಬಲ ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಬಂದು ಕಡಿಮೆ ಅಡಚಣೆಯಿರುವ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ಈ ಮಧ್ಯಂತರ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಇದು ಆಮ್ಲೀಯ ವರ್ಕ್‌ಅಪ್‌ನ ಮೇಲೆ ನಿಮ್ಮ ಅಂತಿಮ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿರುವ ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್‌ನ ರಿಂಗ್ ತೆರೆಯುವಿಕೆಯ ಮೂಲಕ ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗಳಿಗೆ ಮಾತ್ರ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ. ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಎಚ್ಚರಿಕೆಯಿಂದ ಗಮನಿಸಿದರೆ , ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಸಂರಚನೆಯ ಧಾರಣವು ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಹಿಂಬದಿಯಿಂದ ಈ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುವುದರಿಂದ ಸಂರಚನೆಯು ತಲೆಕೆಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ಸ್ ಕಾರಕ ನಂತರ ಅದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅಸಿಸ್ಟೆಡ್ ರಿಂಗ್ ಕ್ಲೇವೇಜ್ ಆಫ್ ಆಕ್ಸಿಡೇನ್‌ಗಳ ಸಹಾಯದಿಂದ ಹೊಸ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈಥರ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಲು ಹೊರಟಿರುವ ಕೊನೆಯ ಉದಾಹರಣೆಯು ಅತ್ಯಂತ ಜನಪ್ರಿಯ ಮರುಜೋಡಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ. ಘರ್ಷಣೆಯ ಮರುಜೋಡಣೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈಥರ್‌ಗಳ ಪ್ರಮುಖ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಮರುಜೋಡಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಲೈಲ್ ಆರಿಲ್ ಈಥರ್‌ಗಳು ಅವರು ಸಂವಹನ ಮಾಡುವಾಗ ಯಾವ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತಾರೆ ಆರ್ಟಿಯಿಂದ ಆರ್ಥೋ ಅಲೈಲ್ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಶಾಖಕ್ಕೆ ಒಳಪಟ್ಟಾಗ ಇದನ್ನು ಜನಪ್ರಿಯವಾಗಿ ಘರ್ಷಣೆ ಮರುಜೋಡಣೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಅಲೈಲ್ ಆರಿಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಸುಮಾರು 200 ಡಿಗ್ರಿಗಳಲ್ಲಿ ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಮರುಜೋಡಿಸಲಾದ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಈ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಸಂಪೂರ್ಣ ಲೈಲ್ ಗುಂಪಾಗಿದೆ. ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಆರ್ಥೋ ಅಲೈಲ್ ಬದಲಿ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ನಿರ್ಬಂಧಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನಂತರ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಪ್ರಶ್ನೆ ಆಗಿರಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಎರಡು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳೊಂದಿಗೆ ನಿರ್ಬಂಧಿಸಿದರೆ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಮತ್ತು ನೀವು ಮತ್ತೆ ಹೇಳೋಣ ಘರ್ಷಣೆಯ ಮರುಜೋಡಣೆಗೆ ಒಳಪಟ್ಟರೆ , ಅಲೈಲ್ ಗುಂಪು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನಕ್ಕೆ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ, ಅದು ನಿಮಗೆ ಈ ಪ್ಯಾರಾ ಬದಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನಕ್ಕೆ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಈ ಅಲೈಲ್ ಬದಲಿ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನಿಮಗೆ ಅನುಮತಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಹುಶಃ ಇಲ್ಲಿ ಏನು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ನಿಮಗೆ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಮೊದಲು ಸರಿ ನೀಡಲು ಈ ರೀತಿಯ ಆವರ್ತಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ch ಎರಡು ch ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ch ಎರಡು ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ನಿಮಗೆ p ನೀಡಲು ಹಿಂದಕ್ಕೆ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ ಹೆನಾಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಘರ್ಷಣೆಯ ಮರುಜೋಡಣೆಯ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಈ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲಿಸಲಿದ್ದೇನೆ ಇದು ಈಥರ್‌ಗಳ ತಯಾರಿಕೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ ಅವುಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆ ಅವುಗಳ ಸೀಳು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಅವುಗಳ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಮ್ಮನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಈಥರ್‌ಗಳ ಅಧ್ಯಾಯದ ಅಂತ್ಯಕ್ಕೆ ತರುತ್ತದೆ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK