ಎಲ್ಲರಿಗೂ ನಮಸ್ಕಾರ ನಾವು ಕಳೆದ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಮತ್ತು ಮರುಜೋಡಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಇದರೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಈ ಅಧ್ಯಾಯದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಭಾಗವನ್ನು ಮುಕ್ತಾಯಗೊಳಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇಂದು ನಾವು ಈ ಮಾಡ್ಯೂಲ್‌ನಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ವಿಷಯದೊಂದಿಗೆ ಮುಂದುವರಿಯಲಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಪರವಾಗಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮ್ಮ ಇಂದಿನ ಚರ್ಚೆಯ ವಿಷಯ ಫಿನಾಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ರಾಸಾಯನಿಕ ರಚನೆಯನ್ನು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲೇಟೆಡ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿದೆ ಇದನ್ನು ಕಾರ್ಬೋಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಕಾರ್ಬೋಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು ಎಂದು ಸಹ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಫೀನಾಲ್‌ನ ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ನೇರವಾಗಿ ಈ sp2 ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ, ಇದು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನ ಒಂದು ಭಾಗವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎನೋಲಿಕ್ ರೂಪಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗಬಹುದು, ಅದು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲಿಕ್ ರೂಪವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೀಟೋ ರೂಪವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಇದರ ಎನಾಲ್ ರೂಪವಾಗಿದೆ ಅಣು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನಾವು ಕೀಟೋ ಎನಾಲ್ ಟೌಟೊಮೆರಿಸಂ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕೀಟೋ ಎನಾಲ್ ಟೌಟೊಮೆರಿಸಂ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಆಗಿರುವ ಎನೋಲಿಕ್ ರೂಪವು ಪ್ರಮುಖ ಕೊಡುಗೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕೀಟೋ ರೂಪವು ಸಣ್ಣ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ. ನೀವು ಈ ಸಮತೋಲನವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಎನೋಲಿಕ್ ರೂಪದ ಕಡೆಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಮತ್ತು ಕೀಟೋ ರೂಪದ ಕಡೆಗೆ ಕಡಿಮೆ ಎನೋಲಿಕ್ ರೂಪದ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಎನೋಲೈಸೇಶನ್ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಸ್ವಾಧೀನಪಡಿಸಿಕೊಂಡಿರುವ ಸುಗಂಧದ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಅರ್ಥೈಸಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಉಂಗುರವು ಪ್ರೇರಕ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಎನೋಲಿಕ್ ರೂಪವು ಮೇಲುಗೈ ಸಾಧಿಸಲು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಒಂದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಮಾತ್ರ ಇರುತ್ತದೆ ಅದು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಬಲದ ಮೇಲೆ ನಿಮಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಫೀನಾಲ್ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದು ಸುಗಂಧೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಡ್ರೈವಿಂಗ್ ಫೋರ್ಸ್ ಸರಿ, ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಮೆಟಾ ಅಥವಾ ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಸರಳವಾದ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸಿದರೆ ಫಿನಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ. ಮೆಸ್ ಎ ಆರ್ಥೋ ಮೀಥೈಲ್ ಎ ಮೆಟಾಮೆಥೈಲ್ ಅಥವಾ ಪ್ಯಾರಾ ಮೀಥೈಲ್ ಫೆನಾಲ್ ಮತ್ತು ಈ ಮೀಥೈಲೇಟೆಡ್ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಕ್ರಿಸೋಲ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೀಥೈಲ್ ಬದಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಕ್ರೈಸೋಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಈ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಐಸೋಮೆರಿಕ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ನಿಮ್ಮ ಬೆಂಜೈಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ರಿಸೋಲ್‌ಗಳು ಬೆಂಜೈಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಐಸೋಮೆರಿಕ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ . ಇದು ಫೀನಾಲ್ ಅಲ್ಲ ಬೆಂಜೈಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಸರಿ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಇದು ಫೀನಾಲ್ ಅಲ್ಲ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಹೊಂದಿರುವ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆರಿಲ್ ರಿಂಗ್ ಆದರೆ ಫೀನಾಲ್ ಓಹ್ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ಗೆ ನೇರವಾಗಿ ಸಂಪರ್ಕ ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆರಡೂ ಗಮನಾರ್ಹವಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಇತರ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಇರಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಬೇಕಾದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಒಂದು ಎರಡನ್ನು ಆದ್ಯತೆಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಮೂರು ಫಿನೈಲ್ ಪ್ರೊಪನಾಲ್ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳುತ್ತೀರಿ ಆದರೆ ಇವು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಅವು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳಿಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ. ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಫೀನಾಲ್ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ರೆಸಿನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತವೆ ಸರಿ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಈ ಪಾಲಿಮರ್‌ಗಳಿಗೆ ಪ್ರಮುಖ ಪೂರ್ವಗಾಮಿಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ಅದು ಅದರ pr ಅನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಆರಂಭಿಕ ಬಳಕೆ ಈ ಅಣುಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯ ಕೆಲವು ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯನ್ನು ಕೈಗಾರಿಕಾ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ನಡೆಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಕೈಗಾರಿಕಾ ತಯಾರಿಕೆಯ ಕೆಲವು ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೃಹತ್ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಕೈಗಾರಿಕಾ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಫಿನಾಲ್ ಅನ್ನು ಕಲ್ಲಿದ್ದಲು ಟಾರ್ ಬಟ್ಟಿ ಇಳಿಸುವಿಕೆಯಿಂದ ಬಳಸಲಾಗುವ ವಿಧಾನಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಲ್ಲಿದ್ದಲು ಟಾರ್ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಮೂಲವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕಲ್ಲಿದ್ದಲು ಟಾರ್ನ ಬಟ್ಟಿ ಇಳಿಸುವಿಕೆಯನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಭಾಗಶಃ ಬಟ್ಟಿ ಇಳಿಸುವಿಕೆಯಿಂದ ನಾವು ವಿಭಿನ್ನ ಭಿನ್ನರಾಶಿಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ. ಲಘು ತೈಲ ಮಧ್ಯಮ ತೈಲ ಮತ್ತು ಶೀತದಿಂದ ಭಾರೀ ತೈಲ ಭಿನ್ನರಾಶಿಗಳನ್ನು ಬಟ್ಟಿ ಇಳಿಸುವಿಕೆ ಮತ್ತು ಇದು ಫೀನಾಲ್ಗಳು ಮತ್ತು ನ್ಯಾಫ್ತಲೀನ್ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಮಧ್ಯಮ ತೈಲ ಭಾಗವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮಧ್ಯಮ ತೈಲ ಭಾಗಕ್ಕೆ ಒಳಪಡಿಸಿದ ಮಧ್ಯಮ ತೈಲವನ್ನು ನಂತರದ ಚಿಕಿತ್ಸೆಗೆ ಒಳಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಯಾವ ಶುದ್ಧ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲು ಕೈಗಾರಿಕಾ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಶುದ್ಧ ಫೀನಾಲ್ನ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವು 180 ರಿಂದ 182 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಲ್ಸಿಯಸ್ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿದೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಕೈಗಾರಿಕಾ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿನ ವಿಧಾನವು ಕ್ಲೋರೊಬೆಂಜೀನ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಕ್ಲೋರೊಬೆಂಜೀನ್‌ನಿಂದ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಡೌಸ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಜನಪ್ರಿಯವಾಗಿ ಡೌಸ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೊಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದಿಂದ ಸಂಸ್ಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಸೋಡಿಯಂ ಫೀನಾಕ್ಸೈಡ್ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಆಮ್ಲೀಯ ಕೆಲಸದಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಡೌಸ್ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಇದು ಫೀನಾಲ್ನ ರಚನೆಯು ಬೆಂಜೈನ್ ಯಾಂತ್ರಿಕತೆಯ ಮೂಲಕ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಂಬಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬೆಂಜೈಮ್ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಮಾರ್ಗವನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿರಬೇಕು ಎಂದು ನನಗೆ ಖಾತ್ರಿಯಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಕ್ಲೋರೊ ಗುಂಪಿನ ಪರ್ಯಾಯದಲ್ಲಿ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ರೀತಿಯದ್ದಾಗಿದೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮತ್ತು ಆರಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಆರಿಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ಆ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ತುಂಬಾ ಸುಲಭವಲ್ಲ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಬದಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಸಾಧ್ಯತೆಯಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಂಭವಿಸುವುದನ್ನು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಂಡಾಗಿನಿಂದ ಯಾಂತ್ರಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಬೆಂಜೈನ್ ಮಧ್ಯಂತರದಿಂದ ಹೋಗಲು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಲಾಗಿದೆ ಫೀನಾಲ್ನ ಕೈಗಾರಿಕಾ ತಯಾರಿಕೆಯ ಮತ್ತೊಂದು ವಿಧಾನವನ್ನು ಜೀರಿಗೆ ಜೀರಿಗೆಯಿಂದ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಎಂದೂ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಅಥವಾ ಜೀರಿಗೆಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ. ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೇಟಿವ್ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ಗಾಳಿಯೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ, ಅದು ಜೀರಿಗೆ ಹೈಡ್ರೋ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿರುವ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಜೀರಿಗೆ ಹೈಡ್ರೋ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ನಿಮ್ಮ ಆರಂಭಿಕ ಜೀರಿಗೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ವೈಮಾನಿಕ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಪಡಿಸಿದರೆ ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಚಿಕಿತ್ಸೆಯಲ್ಲಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ. ಆಸಿಡ್ ಫಲಿತಾಂಶಗಳೊಂದಿಗೆ ಫೀನಾಲ್ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಅಸಿಟೋನ್ ಅನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲದ ಕೀಟೋನ್ ಉತ್ಪಾದನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಜೀರಿಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದಿಂದ ಅಸಿಟೋನ್ ಅನ್ನು ಉಪಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಿಂದ ಫೀನಾಲ್‌ಗೆ ಹೋಗುವುದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನಂಬುತ್ತೇವೆ. ಈ ಫೀನೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆ ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಯೋ ನೀಡಲು ಈ ಫಿನೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಫಿನೈಲ್ ಗುಂಪು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಕಡೆಗೆ ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ, ಇದರಲ್ಲಿ ನೀವು sp3 ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಬಿಡುವ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿಂದ ಹೊರಡುತ್ತದೆ. ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಮತ್ತು ಅಸಿಟೋನ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಸರಿ ಮಾಡುವ ವಾಣಿಜ್ಯಿಕವಾಗಿ ಯಶಸ್ವಿ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಜೀರಿಗೆಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸುವ ವಾಣಿಜ್ಯಿಕವಾಗಿ ಅತ್ಯಂತ ಯಶಸ್ವಿ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಜೀರಿಗೆಯನ್ನು ಪ್ರೊಪೀನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಬೆಂಜೀನ್ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯಿಂದ ಸುಲಭವಾಗಿ ತಯಾರಿಸಬಹುದು. ಜೀರಿಗೆಯನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಪಡೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಮ್ಲ ವೇಗವರ್ಧಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ ನೀವು ಜೀರಿಗೆ ಮತ್ತು ಜೀರಿಗೆಯನ್ನು ವೈಮಾನಿಕ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಪಡೆಯುವುದರಿಂದ ನಮಗೆ ಫೀನಾಲ್ ಮತ್ತು ಅಸಿಟೋನ್ ನೀಡುತ್ತದೆ ಸರಿ ಇವು ಫಿನಾಲ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ಕೆಲವು ಕೈಗಾರಿಕಾ ವಿಧಾನಗಳಾಗಿವೆ ಲ್ಯಾಬ್ ಸ್ಕೇಲ್ ಸಿದ್ಧತೆಗಳು ಯಾವುವು ಎಂದು ನೋಡೋಣ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಲ್ಯಾಬ್ ಸ್ಕೇಲ್ ತಯಾರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಹಲವಾರು ವಿಧಾನಗಳಿವೆ ನಾನು ಚರ್ಚಿಸಲು ಹೊರಟಿರುವ ಮೊದಲನೆಯದು ಸಲ್ಫೋನಿಯಿಂದ ಸಲ್ಫೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ ಸಿ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪೂರ್ವಗಾಮಿಯಾಗಿ ಇದನ್ನು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಸಲ್ಫೋನೇಸ್‌ನ ಕ್ಷಾರ ಸಮ್ಮಿಳನ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಲ್ಫೋನೇಟ್‌ಗಳ ಕ್ಷಾರ ಸಮ್ಮಿಳನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಷಾರದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಸಲ್ಫೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಕ್ಷಾರದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಸಲ್ಫೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಸಲ್ಫೋನೇಟ್‌ನ ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಆರಂಭಿಕ ಪೂರ್ವಗಾಮಿ ನಿಮ್ಮ ಸೋಡಿಯಂ ಆರಿಲ್ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್ ಮತ್ತು ಇದು ಕ್ಷಾರದೊಂದಿಗೆ ಸಮ್ಮಿಳನಕ್ಕೆ ಒಳಪಟ್ಟಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು 300 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನವೋ ಜಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಸಮ್ಮಿಳನ ಹಂತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು na2 so3 ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಂತರ ಆಮ್ಲೀಯ ಕೆಲಸವು ನಮಗೆ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಆರಿಲ್ ಯಾವುದಾದರೂ ಆಗಿರಬಹುದು ನೀವು ಫೀನೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ನೀವು ಬದಲಿ ಫೀನೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಸರಿ ಈ ಗುಂಪುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದಾದರೂ ಒಂದು ಎತ್ತರದ ಬಾಟಲಿಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಲ್ಯಾಬ್ ಸ್ಕೇಲ್ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ತಳಾಧಾರವಾಗಿ ಸಲ್ಫೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸುವ ವಿಧಾನವು ಡೈಜೋನಿಯಮ್ ಲವಣಗಳ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಮೂಲಕ ಮುಂದಿನ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡಿಜೋನಿಯಮ್ ಲವಣಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಜಲೀಯ ಅಸಿಯಲ್ಲಿ ಅದರ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಯನ್ನು ನಡೆಸುತ್ತದೆ. ಡಿಕ್ ದ್ರಾವಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲೀಯ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಗೆ ಒಳಪಡಿಸುವ ಡಯಾಜೋನಿಯಮ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ತಾಪನವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು n 2 ಮತ್ತು hx ವಿಮೋಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಡಯಾಜೋನಿಯಮ್‌ಗಳನ್ನು ಆರಿಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುವುದು ಸುಲಭ. ಅಮೈನ್ಸ್ ಮತ್ತು ವೈಮಾನಿಕ ಅಮೈನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀವು ಯಾವಾಗಲೂ ಬೆಂಜೀನ್‌ನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ನೈಟ್ರೇಶನ್‌ಗೆ ಒಳಪಡಿಸಿ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಎಂದು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ್ದೀರಿ ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ nano2hcl ನೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಡಯಾಜೊ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ಅದನ್ನು ಶಾಖದ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನ ಆಮ್ಲೀಯ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಗೆ ಒಳಪಡಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು hcl ನಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಡೈಜೋನಿಯಮ್ ಉಪ್ಪು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳವಾದ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ . ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಕಾರಕವನ್ನು ನೀವು ಗಾಳಿಯ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಕಾರಕವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಅವುಗಳನ್ನು ಆಮ್ಲಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಅನುಸರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ದುರ್ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆರಿಲ್ ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಕಾರಕ ಫಿನೈಲ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಹಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಇದು ಈ omgx ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು ಆಮ್ಲೀಯ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ಆಮ್ಲೀಯ ವರ್ಕ್‌ಅಪ್ ನಿಮಗೆ ಫೀನಾಲ್ ಮತ್ತು ಈ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಕೆಲವು ವಿಧಾನಗಳಾಗಿವೆ. ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಲ್ಯಾಬ್ ಸ್ಕೇಲ್ ತಯಾರಿಕೆಯು ಈಗ ಫಿನಾಲ್‌ಗಳ ಕೆಲವು ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಅದು sp2 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಭೌತಿಕವಾಗಿ ನೋಡಿದರೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್‌ನ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಇವುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬಣ್ಣರಹಿತ ದ್ರವಗಳು ಅಥವಾ ಅವು ಕಡಿಮೆ ಕರಗುವ ಘನವಸ್ತುಗಳಾಗಿವೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಸರಳವಾದ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸದೆ ನೋಡಿದರೆ ಅದು ಕರಗುವ ಬಿಂದು 43 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಘನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಕಡಿಮೆ ಕರಗುವ ಘನವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇದು 182 ರ ಹೆಚ್ಚಿನ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಊಹಿಸಬಹುದಾದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವು ಈ ಅಣುವಿನ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧದ ಗುಣಲಕ್ಷಣಕ್ಕೆ ಕಾರಣವೆಂದು ಹೇಳಬಹುದು, ಅದನ್ನು ನಾವು ಮೊದಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದಿಂದಾಗಿ ಒಂದು ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಕಾರ್ಬೋಲಿಕ್ ವಾಸನೆಯನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಲು ಸಹ ಸಾಧ್ಯವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಮಧ್ಯಮವಾಗಿ ಕರಗುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಎರಡು ಭಾಗಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕರಗಿಸುವ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಆದರೆ ನೀವು ಈ ಬೃಹತ್ ವೈಮಾನಿಕ ಗುಂಪನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಇದು ಹೈಡ್ರೋಫೋಬಿಕ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಅವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಮಧ್ಯಮವಾಗಿ ಕರಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಸಾವಯವ ದ್ರಾವಕಗಳಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಮೇಲಿನ ಏಕೈಕ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚು ಒಳಗಾಗುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಲು ಉತ್ತಮ ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯಾಗುತ್ತವೆ. ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಸುಲಭವಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯದವರೆಗೆ ಇಟ್ಟುಕೊಂಡರೆ ಈ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಬಣ್ಣಗಳು ಬೆಳೆಯುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಅಮೈನ್‌ಗಳಂತೆಯೇ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಗುರಿಯಾಗುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಕೆಲವು ವಿಶಿಷ್ಟ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳಾಗಿವೆ, ಈಗ ನಾವು ಕೆಲವು ಅಂಶಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ. ಅವರು ಒಳಗಾಗುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನಾವು ಮೊದಲು ಕಲಿತದ್ದನ್ನು ಹೋಲಿಸೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಂಗಡಿಸುತ್ತೇನೆ ಓ ಎರಡು ವಿಭಾಗಗಳು ನಾವು ಮೊದಲು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಮಾಡಿದಂತೆ ಒಂದು ಓಹ್ ಗುಂಪಿನಿಂದಾಗಿ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಈಗ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆರಿಲ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್‌ನಿಂದಾಗಿ ಆಗಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಭಾಗಕ್ಕಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿ ನೀವು ಆರಿಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತಿರುವಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನು ಆರಿಲ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್‌ನ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ಓಹ್ ಗುಂಪಿನಿಂದಾಗಿ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ನಿಂದಾಗಿ ನೀವು ಮತ್ತೆ ಎರಡು ವಿಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಅದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೋಲುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಬಹುದು, ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಂದಲೂ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೋಲದಿರುವವುಗಳು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ಅವಕಾಶ ಮಾಡಿಕೊಡಿ ಪ್ರತಿಯೊಂದನ್ನು ಒಂದೊಂದಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ನಾನು ಓಹ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಉಂಟಾಗುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಫೀನಾಲ್ಗಳು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳನ್ನು ಹೋಲುವುದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸಿದಾಗ ಮೊದಲು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸುವ ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ. ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡಿದ ಮೊದಲ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹದೊಂದಿಗಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಸೋಡಿಯಂ ಮೆಟಲ್ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ರೀತಿ ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಇದು ಈ ಫೀನಾಲಿಕ್‌ನ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯಿಂದಾಗಿ ಓಹ್ d ಇದು ನಿಮಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲದ ನಿರ್ಮೂಲನೆಯೊಂದಿಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಕಂಡುಬರುವಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ, ಆದರೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೋಲುವ ಇತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎಸಿಲೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಸಿಟೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಫೀನಾಲ್ ಜೊತೆಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಈ ಎಸ್ಟರ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಫಿನೈಲ್ ಅಸಿಟೇಟ್ ಆಗಿದೆ, ಈ ಫೀನೈಲ್ ಅಸಿಟೇಟ್ ಮರುಜೋಡಣೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನಂತರ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಇದನ್ನು ಫ್ರೈಸ್ ಮರುಜೋಡಣೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಎಸ್‌ಎಲ್ ಗುಂಪು ಈ ಸ್ಥಾನದಿಂದ ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆರಿಲ್ ರಿಂಗ್‌ನ ಭಾಗವಾಗುವುದು ಸರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸರಿ , ಯಾವುದೇ ಲೆವಿಸ್ ಆಸ್ಿಯ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ನಡೆಸಿದರೆ ಇದು ಆರ್ಥೋಗೆ ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನವು ಸರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಲೆವಿಸ್ ಆಮ್ಲದ ಪ್ರಭಾವದ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಫಿನಾಲ್‌ನ ಪಿರಿಡಿನ್ ನೆರವಿನ ಅಸಿಲೇಷನ್ ಅನ್ನು ನಡೆಸಿದರೆ ನೀವು ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಫಿನೈಲ್ ಎಸ್ಟರ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಎಲ್ಲಾ ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳು ಫಿನೈಲ್ ಎಸ್ಟರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಿ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೋಲುವ ಬೆಂಝೊಯ್ಲೇಷನ್ ಆಗಿದೆ ಇದರಲ್ಲಿ ನೀವು ಬೆನ್ಜಾಯ್ಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಜಲೀಯವಾಗಿ ಬೆನ್ಜಾಯ್ಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಬೊಂಬಾನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನಿಮ್ಮ ಬೆನ್ಜಾಯ್ಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಜಲೀಯ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸುತ್ತದೆ, ನೀವು ಇವುಗಳನ್ನು ಅಲ್ಲಾಡಿಸಿ ಮತ್ತು ನೀವು ತಕ್ಷಣವೇ ಈ ಎಸ್ಟರ್ನ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಅದು nacl ನೀರಿನ ಜೊತೆಗೆ ಫಿನೈಲ್ ಬೆಂಜೊಯೇಟ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತ ಬಾಂಬ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಸರಿ ಫೀನಾಲ್ಗಳನ್ನು ಬೆಂಜೀನ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಬಹುದು ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಟಾಸೈಲೇಟ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಟಾಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಬಹಳ ಉತ್ತಮವಾದ ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪು ಎಂದು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಕಾಣಿಸಿಕೊಂಡಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಟಾಸೈಲೇಟ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ನೀವು ಬೆಂಜೀನ್ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಫೀನಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಅದು ನಿಮಗೆ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಎಸ್ಟರ್ ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು h5 so2 o c6 h5 ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಟಾಸೈಲೇಟ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಫಿನೈಲ್ ಬಿ ಎಂಜೀನ್ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್ ಸರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂಭವಿಸುವ ಅದೇ ವಿಷಯವು ಫೀನಾಲ್ಗಳೊಂದಿಗೆ ಕ್ಷಾರೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ಗಳೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗಲೂ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ವಿಲಿಯಂ ಸನ್ಸ್ ಸಿಂಥೆಸಿಸ್ ಓಕೆ ಎಂದು ಜನಪ್ರಿಯವಾಗಿ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆರಿಲ್ನ ರಚನೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಈಥರ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆರಿಲ್ ಈಥರ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ನೀವು ಫೀನಾಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೀರಿ, ಅದು ಕ್ಷಾರೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸೋಡಿಯಂ ಫೆನಾಕ್ಸೈಡ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಸರಿ, ನೀವು ನಮಗೆ ಮೀಥೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಜಲೀಯವಾಗಿ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಅದು ಒಳಪಡುತ್ತದೆ. ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ

ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಮಗೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆರಿಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಇದನ್ನು ಯಾವುದೇ ಏಕೈಕ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆರಿಲ್ ಈಥರ್‌ಗಳ ತಯಾರಿಕೆಗೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ, ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆರಿಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಸಿದ್ಧಪಡಿಸಬೇಕಾದಾಗ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದೇ ಆಲ್ಕಿಲಾರಿಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಎರಡು ಸಂಯೋಜನೆಗಳು ಇರಬಹುದು, ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಎಂಬುದು ಪ್ರಶ್ನೆಯೆಂದರೆ ನಾವು ಯಾವ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಕಲೆ ಮತ್ತು ಯಾವ ಫೀನಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಿಂದ ನಾವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸರಿ ನಾನು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ, ನಾವು ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಈಥರ್‌ನಲ್ಲಿ ಫಿನೈಲ್ ಆಗಿರುವ ಈ ಅಣುವನ್ನು ತಯಾರಿಸಬೇಕು ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ, ಎರಡು ಮಾರ್ಗಗಳು ಅಥವಾ ಎರಡು ಸಂಯೋಜನೆಯ ಕಾರಕಗಳು ಇದನ್ನು ತಲುಪಲು ಬಳಸಬಹುದು. ಒಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಫೀನಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಸೋಡಿಯಂ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಆರಿಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ತಲುಪಲು ಎರಡು ಮಾರ್ಗಗಳು ಸಾಧ್ಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಶ್ನೆ ಇದು ತಲಾಧಾರಗಳ ಸಂಯೋಜನೆಯಾಗಿದ್ದು, ಒಬ್ಬರು ಇನ್ನೊಂದರ ಮೇಲೆ ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡುತ್ತಾರೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕಾರ್ಯಸಾಧ್ಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಟಿಕ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದ್ದೇನೆ ಆದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕಾರ್ಯಸಾಧ್ಯವಲ್ಲ ಎಂದು ಈಗ ನೀವು ಯೋಚಿಸುತ್ತೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಅನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಬೇಕಾದಾಗ ಆರಿಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸುವುದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭವಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಿಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಡೆಗೆ ಕಡಿಮೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ರೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು r ನಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿ ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ಅದರ ಬದಲಿಗೆ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆರಿಲ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತೇವೆ ಸರಿ, ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಬದಲಿಸಿದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳನ್ನು ಹೋಲುವ ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಈಗ ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದಾಗ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಯಿತು pcl5 ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು pcl5 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವಾಗ ನಾವು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಫೀನಾಲ್ ಓಹ್ ಅನ್ನು ಕ್ಲೋರಿನ್‌ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆ ಅಷ್ಟು ಸುಲಭವಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಆರಿಲ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯವು ತುಂಬಾ ನಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಷ್ಟು ಸುಲಭವಾಗಿ ಕೆಲಸ ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪುಗಳೊಂದಿಗೆ ಬದಲಿಸಿದರೆ ಸರಿ ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಡಿ ನೈಟ್ರೋ ಫೀನಾಲ್‌ನಂತೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು pcl5 ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಇವುಗಳ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ಲೋರೊ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಅಣುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕಾಗಿ ನಾವು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಮತ್ತು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಡೆಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಒಳಗಾಗುವಂತೆ ಮಾಡುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಬದಲಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಹೋಲಿಕೆ ಮತ್ತು ವ್ಯತ್ಯಾಸವಾಗಿದೆ, ಅದರೊಂದಿಗೆ ಅಮೋನಿಯಾದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ತುಂಬಾ ವೇಗವಾಗಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು 250 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರಸ್ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಬಿಸಿಮಾಡುತ್ತೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಮೋನಿಯಾ ಎಂಬ ಮತ್ತೊಂದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಇದನ್ನು ಅಮೋನಿಯಾದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬೇಕು 250 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರಸ್ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಆರಿಲ್ ಅಮೈನ್‌ಗಳನ್ನು ನಿಮಗೆ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡಲು ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ, ಆದರೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಓಹ್ ಪರ್ಯಾಯವು ಹೆಚ್ಚು ಸುಲಭವಾಗಿದೆ ಸರಿ , ನಾವು ಇತರ ವರ್ಗದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ ಯಾವ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೋಲುವುದಿಲ್ಲವೋ ಆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ, ಇದರಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೋಲುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಈ ಪಟ್ಟಿಯಲ್ಲಿ ಮೊದಲನೆಯದು ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ದ್ರಾವಣದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ದ್ರಾವಣದ ಕ್ರಿಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಪರೀಕ್ಷೆಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಫಿನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಗುಣಾತ್ಮಕ ಬಣ್ಣ ಪರೀಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ, ಓಹ್ ಗುಂಪನ್ನು ಆರಿಲ್ ಕೋರ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆಯೇ ಎಂದು ಇದು ನಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೋಲದೇ ಇರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಓಹ್ ಗುಂಪನ್ನು ಆರಿಲ್ ಕೋರ್‌ಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ದ್ರಾವಣವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಲ್ಲಿನ ಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಮಗೆ ನೇರಳೆ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ. ಹಸಿರು ನೇರಳೆ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬಳಸುತ್ತಿರುವ ಫೀನಾಲ್ ಪ್ರಕಾರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಬಣ್ಣಗಳು ಕಾಣಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಫೆರಿಕ್ ಸಂಕೀರ್ಣಗಳ ರಚನೆಯಿಂದಾಗಿ ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ದ್ರಾವಣವು ಧನಾತ್ಮಕ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಇದು ಬಣ್ಣ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ದ್ರಾವಣವು ಕಿತ್ತಳೆ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ಹಳದಿ ಕಿತ್ತಳೆ ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎನಾಲ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಫೆನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ನೋಡಿದರೆ ಅದು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಭಿನ್ನ ಬಣ್ಣಗಳಿಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಓಲ್ಸ್ ಮತ್ತು ಎನಾಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಧನಾತ್ಮಕ ಫೆರಿಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ನೀಡಲ್ಪಟ್ಟಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಥವಾ ಫೀನಾಲ್ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಬಹುದು, ಇದರಲ್ಲಿ ಅವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುವ ಸತು ಧೂಳಿನೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಬಿಸಿಮಾಡುವ ಧೂಳಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ. ಸತುವಿನ ಧೂಳಿನೊಂದಿಗೆ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಫಿನಾಲ್‌ನ ಕಡಿಮೆ ರೂಪವಾಗಿದೆ ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಅರೆನೀಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತು ಧೂಳಿನೊಂದಿಗಿನ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಅಡೆನೆಸ್‌ಗೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತವೆ ಸರಿ ಅವುಗಳ ನಡುವಿನ ಮತ್ತೊಂದು ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ಆಧರಿಸಿದೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಆಮ್ಲೀಯ ಗುಣವು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಂತೆಯೇ ಇರುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮದ್ಯವು ಕಡಿಮೆ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೋಲಿಕೆ

ಮಾಡಬೇಕಾದರೆ ಫೀನಾಲ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲೀಯತೆ ಬರುತ್ತದೆ ಫೀನಾಲ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ನಡುವೆ ಇರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಫೀನಾಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗಿಂತ ಸುಮಾರು 1 ಮಿಲಿಯನ್ ಪಟ್ಟು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗಿಂತ ಒಂದು ಮಿಲಿಯನ್ ಪಟ್ಟು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇನ್ನೂ ಇದು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೇಕಾ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಆಮ್ಲೀಯ ಗುಣದ ಬಳಕೆಯು ಅದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ನೀಡದ ವಿವಿಧ ಕೆಲಸಗಳು ಯಾವುವು, ಅದು ನೀಲಿ ಲಿಟ್ಮಸ್ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ತಿರುಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಎರಡನೇ ಅದು ಕ್ಷಾರದಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ಅದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಕ್ಷಾರದಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಸೋಡಿಯಂ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕರಗುತ್ತದೆ ಕ್ಷಾರ ಇನ್ನೊಂದು ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಅದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೋಲುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಅದು ಸೋಡಿಯಂ ಬೈಕಾರ್ಬನೇಟ್ ದ್ರಾವಣದೊಂದಿಗೆ ಯಾವುದೇ ಉತ್ಕರ್ಷವನ್ನು ನೀಡುವುದಿಲ್ಲ ಸರಿ , ಸೋಡಿಯಂ ಬೈಕಾರ್ಬನೇಟ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುವಷ್ಟು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೋಡಿದರೆ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್ನ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು ದುರ್ಬಲವಾಗಿ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಈ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನು ಸರಿ ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಸ್ಥಿರವಾದ ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಫೀನಾಲ್ ಮತ್ತು ಫೀನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಗ್ರಹವಾಗುವ ಚಾರ್ಜ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ನಿವಾಸ ಸ್ಥಿರ ರಚನೆಗಳಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಚಾರ್ಜ್ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಕೇಂದ್ರೀಕೃತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನು ಅನುರಣನದಿಂದ ಮತ್ತೆ ಸ್ಥಿರಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಗಳಿಂದ ಅದು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಅನುರಣನದಿಂದ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಅದು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಏಕೆಂದರೆ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಫೀನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನು ಅನುರಣನವನ್ನು ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 25 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ pka ಸರಳ ಫೀನಾಲ್ ಇದು ಎಂಟು ಒಂಬತ್ತು ಸರಿ, ನಾವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ಬದಲಿ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಕೆಲವು pk ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಹೋಲಿಕೆ ಮಾಡೋಣ. ವಿದ್ಯುನ್ಮಾನ ಪ್ರಭಾವಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಕಲ್ಪನೆಯು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಅಥವಾ ಎರಡು ಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಅಥವಾ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ಫಿನಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಆರ್ಥೋಕ್ರಿಸೋಲ್ ಅಥವಾ ಮೂರು ಮೀಥೈಲ್ ಫೀನಾಲ್ ಅಥವಾ ನಾಲ್ಕು ಮೀಥೈಲ್ಫಿನಾಲ್ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆರ್ಥೋಕ್ರೋಸೋಲ್ ಮೆಟಾಕ್ರಿಸೋಲ್ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾಕ್ರಿಸೋಲ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಸರಿ ಎರಡು ಕ್ಲೋರೊಫೆನಾಲ್ ಮೂರು ಕ್ಲೋರೊಫೆನಾಲ್ ನಾಲ್ಕು ಕ್ಲೋರೊಫೆನಾಲ್ ಅಥವಾ ಎರಡು ನೈಟ್ರೋಫಿನಾಲ್ ಮೂರು ನೈಟ್ರೋಫಿನಾಲ್ ಅಥವಾ ನಾಲ್ಕು ನೈಟ್ರೋಫಿನಾಲ್ ಅಥವಾ ನೀವು ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಡೈನಿಟ್ರೋವನ್ನು ಬದಲಿಸಿದ್ದರೆ ಫೀನಾಲ್ ಅಥವಾ ಒಂದು ಟ್ರೈ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಆರು ನೈಟ್ರೋ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಿಕ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪಿಕ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂಬ ಹೆಸರನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಸೈಕ್ಲೋ ಹೆಕ್ಸಾನಾಲ್ಗೆ ಹೋಲಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿಭಿನ್ನ ಫೀನಾಲ್ಗಳು ಮತ್ತು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸಾನಾಲ್ಗಳ pk ಮೌಲ್ಯಗಳು ಒಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಒಂಬತ್ತು ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಫೀನಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅದು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಡಿಮೆ pk ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಅದು ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಅದು ಉಂಗುರದ ಮೇಲೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಹ್ ಬಂಧದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು ಮೂರರಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮೀಥೈಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಮೂರಕ್ಕೆ ಬದಲಾಯಿಸಿದಾಗ ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಅದು ಕಡಿಮೆ ಪ್ರಭಾವ ಬೀರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ pk ಆರ್ಥೋ ಬದಲಿ ಐಸೋಮರ್‌ಗಿಂತ ಸ್ವಲ್ಪ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ಯಾರಾದೊಂದಿಗೆ ಹತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಆರ್ಥೋ 10.17 ನೊಂದಿಗೆ ಹೋಲುತ್ತದೆ ಎರಡು ಕ್ಲೋರೊಫೆನಾಲ್ ಈಗ ಕ್ಲೋರೋ ಅದರ ಮೈನಸ್ ಐ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸುತ್ತದೆ, ಅನುಗಮನದ ಪರಿಣಾಮವು ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೂರು ಮೂರು ಕ್ಲೋರೋಗಳೊಂದಿಗೆ ಪಿಕೆ ಎಂಟು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದಕ್ಕೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅನುಗಮನವು ಸ್ವಲ್ಪ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಇ ಅದು ದೂರದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಇದೆ ಮತ್ತು ಮೆಸೊಮೆರಿಕ್ ಪರಿಣಾಮವು ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕ್ಲೋರೊದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತಿದೆ ಇದು ಎಂಟು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಶೂನ್ಯ ನಾಲ್ಕು ಕ್ಲೋರೊ ಸರಿ pka ಇನ್ನೂ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಒಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಸೊನ್ನೆ ಎರಡು ನೈಟ್ರೋಫಿನಾಲ್ ತುಂಬಾ ಪ್ರಬಲವಾಗಿದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವಿಕೆಯು ಮೈನಸ್ m ಪರಿಣಾಮವಾಗಿದೆ, ಇದು ಸರಳವಾದ ಫೀನಾಲ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು p pk 3 ನೈಟ್ರೊದೊಂದಿಗೆ 7.17 ಆಗುತ್ತದೆ ಮೈನಸ್ m ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಇದು ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ ನಾನು 4 ನೈಟ್ರೋ ಉತ್ಪನ್ನದೊಂದಿಗೆ 8.28 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಡೈನಿಟ್ರೋ ಬದಲಿಯೊಂದಿಗೆ ಆರ್ಥೋ 7.15 ಅನ್ನು ಹೋಲುವ 3.96 ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನಾವು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ pcl5 ನೊಂದಿಗೆ 246 ನೈಟ್ರೊದೊಂದಿಗೆ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ 0.38 ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗೆ ಹೋಲಿಸಿ 18 ಆಗಿದೆ. ಇದು pka ಮೌಲ್ಯಗಳ ಸ್ಥೂಲ ಅಂದಾಜು ಮತ್ತು ಫೀನಾಲ್‌ನ ವೈಮಾನಿಕ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ವಿವಿಧ ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ವಿವಿಧ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಬದಲಿಗಳ ಪರಿಣಾಮ ಮತ್ತು ಈ ಅಣುಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ವರ್ತನೆಯ ಮೇಲೆ ಅದು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾಪೇಕ್ಷ ಪ್ರಭಾವ ಸರಿ ಸರಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಈಗ ನಾವು ಫೀನಾಲ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಎರಡನೇ ಅಂಶಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಅದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ದೃಷ್ಟಿಕೋನದಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿರುವ ಮೊದಲ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ವೇಗವರ್ಧಕ ನಿಕಲ್ ವೇಗವರ್ಧಕದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಬಿಸಿಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಡಿಮೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಕೋರ್‌ನ ಕಡಿತವು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಸೈಕ್ಲೋಆಲ್ಕನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ .
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ಅದನ್ನು ವೇಗವರ್ಧಕವಾಗಿ ನಿಕಲ್ ಇರುವಲ್ಲಿ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ರಿಂಗ್‌ನ ಎಲ್ಲಾ ಮೂರು ಬಂಧಗಳನ್ನು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಮೂರು ಮೋಲ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಡಿಮೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನಿಮ್ಮ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸಾನಾಲ್ ಹೆಚ್ಚು ಮುಖ್ಯವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್‌ನ

ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಬಂದು ದಾಳಿ ಮಾಡುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಾಗಿವೆ. ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅಥವಾ ಅರೀನ್ ರಿಂಗ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ನೀವು ಇದನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿರಬೇಕು ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯಗಳು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಸಲ್ಫೋನೇಷನ್ ಫ್ರೈಡೆಲ್ ಕರಕುಶಲ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಇವುಗಳೆಲ್ಲವೂ ಸಹ ಸಾಧ್ಯ ಫೀನಾಲ್ ಆದರೆ ಅವು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಅನುಸರಿಸುವ ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಮಾದರಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಅದು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವುದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯದ ಕಡೆಗೆ ಫಿನಾಲಿಕ್ ಆರಿಲ್ ಕೋರ್‌ನ ಸಾಪೇಕ್ಷ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯು ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು. ಸರಳವಾದ ಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿರುವ ಅನ್‌ಸಬ್‌ಸ್ಟಿಟ್ಯೂಟ್ ಮಾಡದ ಒಂದಕ್ಕೆ , ವಿಭಿನ್ನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಒಂದೊಂದಾಗಿ ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದಾಗಿ ನಮ್ಮ ಉಂಗುರವು ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಓಹ್ ಒಂದು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ ಇದು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪಾರ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವಿಕೆಯಿಂದಾಗಿ ಒಂದು ಸ್ಥಾನಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಿಂದ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿವೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಆರ್ಥೋದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಚಾರ್ಜ್ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿರಿಸುತ್ತದೆ, ಅದರ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಈ ಸೈಟ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ದಾಳಿ ಮಾಡಲು ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಫೀನಾಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ಬಿಡುತ್ತೀರಿ . ನಾವು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಕ್ರಿಯೆಯ ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ, ನೀವು ಅದನ್ನು ಬ್ರೋಮಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಸರಿ ಈಗ ನಾನು ಎರಡು ಷರತ್ತುಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬ್ರೋಮಿನ್ ನೀರಿನಿಂದ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಒಂದು ಷರತ್ತು ನೀವು ಹಾಗೆ ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಮೋನೋ ಬದಲಿ ಅಥವಾ ಡಿಸಬ್‌ಸ್ಟಿಟ್ಯೂಟ್ ಆಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಟ್ರೈ-ಬದಲಿಯಾದ ಟ್ರೈ ಬ್ರೋಮೋವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಬದಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಸರಿ ನೀವು ಇದನ್ನು ಬ್ರೋಮಿನ್ ನೀರಿನಿಂದ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದರೆ ನೀವು ಟ್ರೈ ಬ್ರೋಮೋ ಬದಲಿ ಫಿನಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಇದನ್ನು ಸಿಎಸ್ 2 ಅಥವಾ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದಂತಹ ಧ್ರುವೀಯವಲ್ಲದ ದ್ರಾವಕದಲ್ಲಿ 0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಬ್ರೋಮಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದರೆ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿ ಬ್ರೋಮಿನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಧ್ರುವೀಯವಲ್ಲದ ದ್ರಾವಕದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಬ್ರೋಮಿನ್ನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಹ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮೊನೊ ಬದಲಿ ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಜೊತೆಗೆ ಪ್ಯಾರಾ ಬ್ರೋಮೊಫೆನಾಲ್ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಸಲ್ಫೈಡ್ ಅನ್ನು ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಬ್ರೋಮಿನೇಷನ್ ಅನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಇದು ಪ್ರಮುಖವಾಗಿದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಹೆಚ್ಚು ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿದೆ ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಅದರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಿದ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಬದಲಿ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಉತ್ಪಾದನೆಯ ಮೂಲವನ್ನು ನಾವು ಬಳಸುತ್ತಿರುವ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಕಾರಕವನ್ನು ನಾವು ಬ್ರೋಮೇಟ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ವಿಧಾನ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಬ್ರೋಮಿನ್ ನೀರು ಸರಿ ಏನು ನೀವು ಬಳಸುತ್ತಿರುವುದು ನಾವು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಬ್ರೋಮೇಟ್ ಮತ್ತು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಬಳಸಬಹುದಾದ ಮಿಶ್ರಣದಿಂದ ಬಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬ್ರೋಮೇಟ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಎಲ್ಲಾ ಸರಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯದ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆ ಸಲ್ಫೋನೇಶನ್ ಸಲ್ಫೋನೇಶನ್ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಏನು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಅದನ್ನು ಬೆಂಜೀನ್ ಸಲ್ಫೋನೇಷನ್ನೆ ಹೋಲಿಸಿ ಸರಿ ಸರಿ ಬ್ರೋಮಿನೇಷನ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾನು ಸೂಚಿಸಲು ಬಯಸುವ ಇನ್ನೊಂದು ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಬ್ರೋಮಿನೇಷನ್ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಲೆವಿಸ್ ಎ ಸಿಡ್ ಅನ್ನು ಬ್ರೋಮಿನೇಷನ್‌ಗೆ ಬಳಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಲು ಲೆವಿಸ್ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದೆವು ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಉತ್ಪಾದನೆಗೆ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಇದು ಸರಿ ಸಲ್ಫೋನೇಷನ್ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ, ನೀವು ಅದನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿದ h2so4 ನೊಂದಿಗೆ ಫೀನಾಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೀರಿ, ತಾಪಮಾನವು 15 ರಿಂದ 25 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ, ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನವು ಆರ್ಥೋ ಸಲ್ಫೋನೇಟೆಡ್ ಫೀನಾಲ್ ಆಗಿದೆ ಸರಿ, ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಬದಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಅದೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿದ್ದರೆ ಕೇಂದ್ರೀಕೃತ h2so4 ಅನ್ನು 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಡೆಸಿದಾಗ ನಾವು ಪ್ಯಾರಾ ಬದಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಪ್ಯಾರೈಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಪ್ಯಾರೈಸೋಮರ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ನಿರ್ವಹಿಸಿದರೆ 3200 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಕೇಂದ್ರೀಕೃತ h2so4 ನೊಂದಿಗೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪೆರಾ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೂರು ಡೈ ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ನಾವು ಒಂದು ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ವಿಭಿನ್ನ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ನಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತವೆ, ಅದು ಚಲನ ಉತ್ಪನ್ನವಾದ ಆರ್ಥೋ ಬದಲಿ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಾಗಿಸುವಾಗ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಪರ್ಯಾಯದ ಚಲನ ಮತ್ತು ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ ಸ್ಥಿರತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ. ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ನಾವು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾದ ಥರ್ಮೋಡೈನಮಿಕ್ ಆಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾದ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಉಷ್ಣಬಲವಾಗಿ ನಿಯಂತ್ರಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದರೆ ಸಲ್ಫೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ತುಂಬಾ ಬೃಹತ್ ಗುಂಪಾಗಿದೆ. ಒಂದು ಬೃಹತ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಇದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಯ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿರುವ ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಉಳಿಯಲು ಇಷ್ಟಪಡುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಉಳಿಯಲು ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಉಳಿಯಲು ಹೆಚ್ಚು ಉಷ್ಣಬಲವಾಗಿ ಅನುಕೂಲಕರ ಸ್ಥಾನವಲ್ಲ ಆಮ್ಲ ಇದು ಒಂದು ಬೃಹತ್ ಗುಂಪಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ಯಾರಾಸಬ್ಸ್ಟಿಟ್ಯೂಟೆಡ್ ಉತ್ಪನ್ನವು ಉಷ್ಣಬಲವಾಗಿ ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆರ್ಥೋ ಒನ್ ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಚಲನ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎರೇಚರ್ ಸರಿ ಇದರಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನೀವು ಫೀನಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುವ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದ ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ 25 ಪ್ರತಿಶತ ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ

ತಾಪಮಾನವು 25 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಆರ್ಥೋ ನೈಟ್ರೋ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಪ್ಯಾರಾನೈಟ್ರೋಫಿನಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಆರ್ಥೋ ಪ್ರಮುಖ ಮತ್ತು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿರುವುದರಿಂದ ನೀವು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದ ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಬದಲಿಗೆ ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ನೀವು ಮೊನೊ ಬದಲಿಯಾಗಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಟ್ರೈ ನೈಟ್ರೊ ಬದಲಿ ಫಿನಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದನ್ನು ಪಿಕ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ವಿಷಯವು ಇಳುವರಿಯಾಗಿದೆ. ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇನ್ನೂ ಉತ್ತಮವಾಗಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಇಳುವರಿಯು ಶೇಕಡಾವಾರು ಪರಿವರ್ತನೆಯು 30 ರಿಂದ 40 ಪ್ರತಿಶತ ಇಳುವರಿ ಮತ್ತು 10 ಪ್ರತಿಶತ ಇಳುವರಿಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇಳುವರಿಯು ಕಳಪೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಕಳಪೆ ಇಳುವರಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಆರಂಭದ ವಸ್ತುವಿನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ, ಇದು ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಸಾಕಷ್ಟು ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದಂತೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಕ ಫೀನಾಲ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆಕ್ಸಿಡೇಟಿವ್ ಸೈಡ್ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಪೇಕ್ಷಿತ ನೈಟ್ರೋ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಕಡಿಮೆ ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಕಾರ್ಯಗತಗೊಳಿಸಲು ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೋ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಉತ್ತಮ ವಿಧಾನವೆಂದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಮೊದಲು ಸಲ್ಫೋನೇಟ್ ಮಾಡಿ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಸಲ್ಫೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವ ಯಾವುದೇ ತಾಪಮಾನದ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇಳುವರಿ ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ, ಇದು ಕನಿಷ್ಠ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ಕೋರ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ ಈ ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪೆರಾ ಈಗ ನೀವು ಅದನ್ನು ನೈಟ್ರೇಶನ್‌ಗೆ ಒಳಪಡಿಸುತ್ತೀರಿ ಸರಿ ನೀವು ಇದನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿದ hno3 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೇಶನ್‌ಗೆ ಒಳಪಡಿಸಿದಾಗ ನೀವು 246 ಟ್ರಿನಿಟ್ರೋಫಿನಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಪಿಕ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಉತ್ತಮ ಇಳುವರಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೊದಲು ಸಲ್ಫೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಿದ್ದೀರಿ ವ್ಯುತ್ಪನ್ನ ಮತ್ತು ಸಲ್ಫೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಉತ್ತಮವಾದ ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸುಗಮಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಅದು ಇರುವ ಕಾರಣ ಅದು ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ನಿಷ್ಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಅದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದಿಂದ ತಡೆಯುತ್ತದೆ ಸರಿ ಅದು ನಿಷ್ಕ್ರಿಯಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಬೆಂಜೀನ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಅನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ತಡೆಯುತ್ತದೆ ಇದು ಓಹ್ ಗುಂಪಿನಿಂದಾಗಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಫೀನಾಲ್ನ ಬೆಂಜೀನ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಅನ್ನು ನಿಷ್ಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಮೂಲಕ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ತಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ no2 ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಿಕ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಈ ವಿಧಾನವು ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ ನೇರ ನೈಟ್ರೇಶನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇಳುವರಿ ಸರಿ, ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಫ್ರೈಡೆಲ್ ಕರಕುಶಲ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ, ಇದು ಫ್ರೈಡೆಲ್ ಕರಕುಶಲ ಆಲ್ಕೈಲೇಶನ್ ಆಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ನಾನು ಇಂದು ಚರ್ಚಿಸಲಿದ್ದೇನೆ ಇದು ಒಂದು ಮಟ್ಟದ ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಫಿನಾಲ್ ಅನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸುವುದನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಲು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಸರಿ ಲೆವಿಸ್ ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿ, ನೀವು ಫಿನಾಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಒಂದು ಬೃಹತ್ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದರೆ ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಅಲ್ಕೈಲೇಟೆಡ್ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ತೃತೀಯ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಇದು ಆಯ್ದ ಪ್ಯಾರಾ ಬದಲಿ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಮಾತ್ರ ನೀಡುವ ಸಂದರ್ಭವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೈಲೇಶನ್ t ಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿ ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಸದ್ಗುಣವನ್ನು ಹೇಳುತ್ತೀರಿ ಅಥವಾ ಇದು ತೃತೀಯ ಬ್ಯೂಟೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ನೀಡಲ್ಪಟ್ಟ ಸ್ಟೆರಿಕ್ ಅಡಚಣೆಯಿಂದಾಗಿ ಸರಿ, ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯಗಳಲ್ಲಿ ನಾನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಿರುವ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನೈಟ್ರೋ ಸ್ಟೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೈಟ್ರೋ ಅಧಿವೇಶನದಲ್ಲಿ ಏನು ನಿಮ್ಮ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಯಾವುದೇ ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ ಪ್ಲಸ್ ದುರ್ಬಲ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಅದು ಫೀನಾಲ್ ಮೇಲೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಫಿನಾಲ್ ಅನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಚಿಕಿತ್ಸೆಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲವು ನೈಟ್ರೊ ಸ್ಟೇಷನ್‌ಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ನಿರ್ಬಂಧಿಸಲಾಗಿದೆ ಅದು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೊ ಸ್ಟೇಷನ್‌ಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಉಪ್ಪಿನಿಂದ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೇಗೆ ನೀವು ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲವು ಫೀನಾಲ್‌ನ ನೈಟ್ರೊಸೇಶನ್ ಅನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನೈಟ್ರೋಸಿಲ್ ಅಯಾನ್‌ನಂತಹ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಬಹುದಾದ ಉದಾಹರಣೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ. ಇದು ಉಪ ಫೀನಾಲ್ ನಮಗೆ ನೈಟ್ರೋಸೈಲೇಟೆಡ್ ಫೀನಾಲ್ಗಳನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಇಲ್ಲಿಗೆ ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತೇನೆ ಫೀನಾಲ್ಗಳ ಇನ್ನೂ ಅನೇಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಬೇಕಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯು ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ರಿಮರ್ಟಮನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಅಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನೀವು ಈ ಎಲ್ಲದರ ಮೂಲಕ ಹೋಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಗೆ ಪರಿಷ್ಕರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಸಜ್ಜುಗೊಳಿಸಬಹುದು ಧನ್ಯವಾದಗಳು