ಎಲ್ಲರಿಗೂ ನಮಸ್ಕಾರ ಕಳೆದ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಕೈಗಾರಿಕಾ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಲ್ಯಾಬ್ ಸ್ಕೇಲ್ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ಫಿನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದಾದ ವಿವಿಧ ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ , ಅಲ್ಲಿಂದ ನಾವು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಹೇಗಿವೆ ಎಂದು ನೋಡಿದೆವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಫೀನಾಲಿಕ್ ರಿಂಗ್ ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಎರಡು ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸಲಾದ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಲು ಮುಂದಾಯಿತು ಮತ್ತು ಫೀನಾಲಿಕ್ ಓಹ್ ಹೊಂದಿರುವ ಹೋಲಿಕೆಗಳು ಮತ್ತು ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳು ಯಾವುವು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ . ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ನಾವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ನಲ್ಲಿ ವಿವಿಧ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಅನ್ನು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನಗಳನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಂತಹ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನಡೆಸಬೇಕು. ಫೀನಾಲ್‌ನ ಪರ್ಯಾಯವಲ್ಲದ ಬೆಂಜೀನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಸಕ್ರಿಯವಾದ ತಲಾಧಾರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಪ್ರಭಾವಲಯದಂತಹ ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ವಂಶವಾಹಿ ಸಲ್ಫೋನೇಷನ್ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಆಯ್ದವಾಗಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮಿಶ್ರಣದ ಬದಲಿಗೆ ನಾವು ಒಂದು ಐಸೋಮರ್ ಒಂದು ರಿಜಿಡ್ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಆಯ್ದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು. ಚಾಲಿತ ಅಥವಾ ಥರ್ಮೋಡೈನಮಿಕ್ ಚಾಲಿತ ಇಂದು ನಮಗೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರೆಜಿಯೊ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಮುಂದುವರಿಯಲಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಕಲಿಯಲಿದ್ದೇವೆ ಇದನ್ನು ರೀಮರ್ ಡೆಮನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತೇವೆ . ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯಸ್ ಮತ್ತು ಇದರಲ್ಲಿ ಇಂದಿನ ಮೊದಲ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ರೀಮಾ ಟೆಮರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಇದು ಈ ರೀತಿಯ ಮೂರನೆಯದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರಲ್ಲಿ ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಎರಡರ ಹೆಸರಿನ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ರೀಮರ್ ರಾಕ್ಷಸ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಹೆಸರು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಸುಲಭವಾಗಿ ಊಹಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ನಮಗೆ ಫಾರ್ಮೈಲೇಟೆಡ್ ಫೀನಾಲ್ನ ಪ್ರವೇಶವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ರಿಯಾಕ್ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಆರ್ಥೋ ಫಾರ್ಮೈಲೇಶನ್ ಅನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಲು ನಮಗೆ ಅನುವು ಮಾಡಿಕೊಡುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಹಾಯದಿಂದ ಫೀನಾಲಿಕ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿ ಫಾರ್ಮಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಬೈಫಾಸಿಕ್ ದ್ರಾವಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೈಫಾಸಿಕ್ ದ್ರಾವಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಕ್ಲೋರೊಫಾರ್ಮ್ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಾಹ್ ಆಕ್ವಾಸ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ನೀವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಘಟಕಗಳನ್ನು ಸುಮಾರು 70 ಡಿಗ್ರಿಗಳಲ್ಲಿ ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಕ್ಷಾರದ ಮೂರು ಸಮಾನತೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಆಮ್ಲೀಯ ವರ್ಕ್‌ಅಪ್ ಅನ್ನು ಕೊನೆಗೊಳಿಸುತ್ತೀರಿ. ಎರಡು ಉತ್ಪನ್ನಗಳೊಂದಿಗೆ ಫಾರ್ಮೈಲೇಟೆಡ್ ಮತ್ತು ಒಂದು ಆರ್ಥೋ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಬೆನ್ಝಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಇದು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ನಾವು ಆರ್ಥೋ ಸಲಿಸಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಎಂದೂ ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಮೈನರ್ ಉತ್ಪನ್ನವು ಪ್ಯಾರಾ ಐಸೋಮರ್ ಆಗಿದ್ದು, ನೀವು nacl ಮತ್ತು ನೀರಿನ ರಚನೆಯ ಜೊತೆಗೆ ಪಡೆಯುವ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಫೀನಾಲಿಕ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿನ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ತಲಾಧಾರಕ್ಕೆ ನಮಗೆ ಪ್ರವೇಶವನ್ನು ನೀಡುವುದರಿಂದ ಅದು ಜಲರಹಿತ ಸ್ಥಿತಿಯ ಅಗತ್ಯವಿರುವುದಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ರೀಮರ್ಟೈಮರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆಯಾಗಿದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಈ ಫಾರ್ಮೈಲೇಶನ್ ಅನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಲು ಜಲರಹಿತ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ ಸರಿ , ನಾವು ccl4 ನಂತಹ ಕ್ಲೋರೊಫಾರ್ಮ್ ಬದಲಿಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಕಾರಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಪ್ರಕಾರವನ್ನು ನೋಡಲು ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಚಿಕಿತ್ಸೆಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಲೋರೈಡ್ ಜಲೀಯ ಕ್ಷಾರೀಯ ದ್ರಾವಣದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲೀಯ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಣೆಯ ನಂತರ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ಇದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿ ವ್ಯುತ್ಪನ್ನವಾಗಿದ್ದು ನೀವು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಮ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಕ್ಲೋರೊಫಾರ್ಮ್ ಬದಲಿಗೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸಿದಾಗ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಸ್ಯಾಲಿಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಐಸೋಮರ್‌ನ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಆರ್ಥೋ ಮೇಜರ್ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಮೈನರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಈಗಾಗಲೇ ಪ್ಯಾರಾ ಕ್ರೆಸೋಲ್‌ನಂತಹ ಸಬ್‌ಪಾರಾ ಬದಲಿ ಫೀನಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ರೈಮರ್ಟೆಮರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಿಗೆ ಒಳಪಡಿಸಿದರೆ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಪ್ಯಾರಾ ಬದಲಿಯಾಗಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫಾರ್ಮೈಲೇಶನ್ ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಹೋಗಬೇಕೆಂದು ನಿರೀಕ್ಷಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ಇದರೊಂದಿಗೆ ಅಸಾಮಾನ್ಯ ಉತ್ಪನ್ನವು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ, ಇದು ಈ ಎರಡು ಬದಲಿಗಳ ಜೊತೆಗೆ ಈ ಕೀಟೊ ರೂಪವು ಆದರ್ಶವಾಗಿ ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ಯಾರಾದೊಂದಿಗೆ ಅಸಾಮಾನ್ಯ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಬದಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನಾವು ನೋಡುವ ಬದಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡುವ ಉತ್ಪನ್ನವು ಈಗಾಗಲೇ ಆರ್ಥೋ ಬದಲಿಯಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನ ಮೊನೊ ಈ ಬದಿಯನ್ನು ಬದಲಿಸಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಪ್ಯಾರಾ ಫಾರ್ಮೈಲೇಶನ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸಿಹಿ ವಾಸನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ವೆನಿಲಿನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಸಂಯುಕ್ತವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದರ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೊಫಾರ್ಮ್ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ಔಪಚಾರಿಕ ಘಟಕವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲ ಹಂತ ಬೇಸ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೊಫಾರ್ಮ್ ನಿಮಗೆ ಕ್ಲೋರೊಫಾರ್ಮ್ನ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಅಮೂರ್ತಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಅಯಾನನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ಈ ಟ್ರೈಕ್ಲೋರೋ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಡಿಕ್ಲೋರೊ ಕಾರ್ಬೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಈ

ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಲು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ಮತ್ತೆ ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಈ ಡೈಕ್ಲೋರೋ ಕಾರ್ಬೀನ್ ಸಕ್ರಿಯ ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಪ್ರಭೇದಗಳು ರಚನೆಯನ್ನು ನಡೆಸುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಡೈಕ್ಲೋರೋ ಕಾರ್ಬೀನ್ ರೂಪುಗೊಂಡ ನಂತರ ಅದು ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪಾತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮುಂದಿನ ಗುರಿ ಅದು ಯಾವುದೇ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಸೈಟ್ ಅನ್ನು ಹುಡುಕುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಇರುವುದು ಜಲೀಯ ಕ್ಷಾರದಲ್ಲಿರುವ ಫೀನಾಲ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಸುಲಭವಾಗಿ ಸೋಡಿಯಂ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಇದು ಈ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ. ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಆಗಿರುವ ಡೈಕ್ಲೋರೊ ಕಾರ್ಬೀನ್ ಸೋಡಿಯಂ ಫೀನಾಕ್ಸೈಡ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿದ್ದಾಗ ಅದು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಸಿಟಿಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಸಿಟಿ ಫೀನಾಲ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು. ಈ ಸಕ್ರಿಯವಾದ ಆರ್ಥೋ ಸೈಟ್ ಕಾರ್ಬೀನ್ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಕಾರ್ಬೀನ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿ ಪಡೆಯುವುದು ಜಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ p. ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಮೇಲಕ್ಕೆತ್ತುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತಿರುವ ಅಸ್ಥಿರ ಪ್ರಭೇದಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ ಪ್ರಮುಖ ಹಂತವು ಆರೊಮ್ಯಾಟೈಸೇಶನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೀಟೋವು ಎನೋಲಿಕ್ ರೂಪಕ್ಕೆ ಬದಲಾಯಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯುವುದು ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನದೊಂದಿಗೆ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಹಿಂತಿರುಗಿಸುತ್ತದೆ. chcl2 ನೊಂದಿಗೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ನಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ ಹಂತವು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಮ್ಮೆ ಈ chcl ಎರಡು ಸರಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಿದರೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಿದ ನಂತರ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಎರಡು ಕ್ಲೋರಿನ್‌ಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವುದು ಸರಿ ಅವರು ಈ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಭಾಗಶಃ ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿಸುತ್ತಾರೆ ಮತ್ತು ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ನಿಂದ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಎರಡು ಬಾರಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಒಂದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಘಟಕವನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಸರಿ ಮತ್ತು ಕೊನೆಯ ಹಂತವು ನೀರಿನ ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆಯುವುದು ನಿಮಗೆ ಆರ್ಥೋ ಫಾರ್ಮೈಲ್ ಬದಲಿ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಿ, ಇದು ಆಮ್ಲೀಯ ವರ್ಕ್‌ಅಪ್ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆರ್ಥೋ ಫಾರ್ಮಿಲೇಟೆಡ್ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ರೈಮರ್ಟೆಮ್‌ಗೆ ಹೆಚ್ಚು ತೋರಿಕೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವಾಗಿದೆ er ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆರ್ಥೋ ಫಾರ್ಮೈಲೇಶನ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನವು ಸಕ್ರಿಯಗೊಂಡಿದೆ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುವುದರಿಂದ ಎರಡೂ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಸೈಟ್‌ಗಳಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಮಗೆ ಪ್ಯಾರಾ ಫಾರ್ಮಿಲೇಟೆಡ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಸಣ್ಣ ಐಸೋಮರ್ ಸರಿ ನಾವು ನೋಡೋಣ ಕ್ರೆಸೋಲ್ ಆಗಿರುವ ಪ್ಯಾರಾ ಬದಲಿ ಫೀನಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಅಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ಯಾರಾಕ್ರೆಸೋಲ್‌ನ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಡೈಕ್ಲೋರೊ ಕಾರ್ಬೀನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ, ಆರ್ಥೋ ಸೈಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಾಮಾನ್ಯ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಕೆಲವು ನಿಮಿಷಗಳ ಹಿಂದೆ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದನ್ನು ನೀವು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಬದಲಿಯೊಂದಿಗೆ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇತರ ಮಧ್ಯಂತರವು ಸಾಧ್ಯ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ, ಇದರಲ್ಲಿ ccl2 ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿಂದ ಮುಂದಿನ ಹಂತವು ಆರ್ಥೋ ಬದಲಿಯಾಗಿ ನಾವು ಮೇಲೆ ನೋಡಿದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿಯೇ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ, ವಿನಂತಿಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಇದು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟೈಸೇಶನ್ ನಿಮಗೆ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನನ್ನು ನೀಡಲು ಮತ್ತು ಇದು ತರುವಾಯ ಕ್ಷಾರೀಯ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಗೆ ಒಳಪಟ್ಟಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಸಿಡ್ ವೇಗವರ್ಧಿತ ವರ್ಕ್‌ಅಪ್ಗೆ ಒಳಪಟ್ಟಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿರುವಾಗ ನನ್ನ ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕೆ ಆರ್ಥೋವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಜಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ರೂಪುಗೊಳ್ಳಲು ಹೊರಟಿರುವಾಗ , ಮುಂದಿನ ಹಂತಕ್ಕೆ ಕ್ರಿಯೆಯು ನಡೆಯಲು ಇದೀಗ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇರಬೇಕು , ಅದು ಸುವಾಸನೆಯಾಗಲು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಯಾವುದೇ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಇಲ್ಲದಿರುವುದರಿಂದ ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಇಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಾಮಾನ್ಯ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸರಿಯಾಗಿ ಮುಂದುವರಿಯಲು ಯಾವುದೇ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಲಭ್ಯವಿಲ್ಲ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಇದನ್ನು ಅಡ್ಡ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡುವುದನ್ನು ಸುಗಂಧಗೊಳಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಸರಿ ccl4 ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದಾಗ ಕಾರ್ಬನ್ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೋಡೋಣ , ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಫಾರ್ಮೈಲೇಟೆಡ್ ಸಂಯುಕ್ತವಲ್ಲ ಎಂದು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ ಸರಿ ಹಾಗಾದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ccl4 ನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತೆ ಫೀನಾಲ್ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಸೈಟ್ ಆಗಿದ್ದು, ಇದು ಈಗ ರಚಿಸಲಾದ ಕ್ಲೋರಿನ್‌ಗಳು ಮೈನಸ್ i ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಈ ಡೆಲ್ಟಾ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಸೃಷ್ಟಿಸುತ್ತದೆ, ಅದು ಈಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಆರ್ಥೋ ಸೈಟ್‌ನಿಂದ ದಾಳಿಗೊಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನನ್ನು ತ್ವರಿತವಾಗಿ ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಲು ಮತ್ತು ಡೈಕ್ಲೋರೊ ಕಾರ್ಬೀನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದರೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತೆ ತ್ವರಿತವಾಗಿ ಸುವಾಸನೆಯುಂಟಾಗುವ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ನಿಮಗೆ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡಲು ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ. ಇದು ನೀರಿನ ಅಣುವನ್ನು ತ್ವರಿತವಾಗಿ ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಇದರ ನಂತರ ಆಮ್ಲೀಯ ವರ್ಕ್‌ಅಪ್ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉಪ್ಪನ್ನು ಫಿನಾಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಈ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ರಚನೆ ಅಥವಾ ಸ್ಥಾಪನೆಯೊಂದಿಗೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ನಾವು ಹೇಗೆ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಾವು ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಔಪಚಾರಿಕ ಗುಂಪಿನಲ್ಲ ಮತ್ತು ಈ ಆಮ್ಲವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಒಳಪಡಿಸಬಹುದು ಎಸ್ಟರಿಫಿಕೇಶನ್‌ಗೆ ಹೊಂದಿಸಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಸಿಡ್ ವೇಗವರ್ಧಿತ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ನಮಗೆ ಸಿಗುವುದು ಈ ಅಣುವು ಈ ಅಣುವನ್ನು ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಈ ಅಣುವನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಸ್ಯಾಲಿಸಿಲೇಟ್ ಅಥವಾ ಚಳಿಗಾಲದ ಹಸಿರು ಎಣ್ಣೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವು ಔಷಧೀಯ ಗುಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಸ್ನಾಯು ನೋವಿಗೆ ವಿಶ್ರಾಂತಿಕಾರಕವಾಗಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸ್ಯಾಲಿಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಈಸ್ಟರ್ ಉತ್ಪನ್ನವಾದ ಮೀಥೈಲ್ ಸ್ಯಾಲಿಸಿಲೇಟ್ ಆಗಿ ಮತ್ತಷ್ಟು ವ್ಯುತ್ಪನ್ನಗೊಳಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಫೀನಾಲಿಕ್ ಓಹ್‌ನ ಅಸಿಟೈಲೇಶನ್ ಅನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಅಸಿಟಿಕ್ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅದರ ಅಸಿಟೈಲೇಶನ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಕೈಗೊಳ್ಳಬಹುದು. ಈ ಅಸಿಟೈಲ್ ಸ್ಯಾಲಿಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಲು ಅಸಿಟೈಲೇಟ್ ಆಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಆಸ್ಪಿರಿನ್ ಎಂಬ ಹೆಸರಿನಿಂದ ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ನೋವು ನಿವಾರಕವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಯಾಲಿಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಈ ಎರಡು ಔಷಧೀಯವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಪ್ರಮುಖ ಪೂರ್ವಗಾಮಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ರೈಮಾ ರಾಕ್ಷಸ ಮೂಲದ ಮೂಲಕ ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಬಹುದು ಕಾರ್ಬನ್ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಕಾರಕವಾಗಿ ಬಳಸುವುದು ಸರಿ ನಾವು ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಅದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಫಿನಾಲ್ ಮತ್ತು ಟಿ ಮೇಲೆ ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ ಅವನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಕಲ್ಲಿದ್ದಲು ಆಧಾರಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದೀಗ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಕಲ್ಲಿದ್ದಲು ಆಧಾರಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಕಲ್ಲಿದ್ದಲು ಸ್ಮಿಟ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತಿರುವ ಕೆಲವು ಹೆಸರು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಾಗಿದ್ದು , ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಈ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನಿಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ 100 ವಾತಾವರಣದ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇದರ ನಂತರ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಆಮ್ಲೀಯ ವರ್ಕ್‌ಅಪ್ ಮಾಡಿ ರೀಮೆರ್ಟಮೊ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ನೀವು ಪಡೆದದ್ದು ಸ್ಯಾಲಿಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದ್ದು, ಕಲ್ಲಿದ್ದಲು ಬೇಸ್ ಸ್ಮಿಡ್ಟ್ ಕ್ರಿಯೆಯ ಮೂಲಕ ನೀವು ಈ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು 120 ರಿಂದ 140 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಡೆಸಿದಾಗ ನೀವು ಈ ಆರ್ಥೋ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಅದೇ ವೇಳೆ 140 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ನಡೆಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ನೀವು ಪ್ಯಾರಾ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಪ್ಯಾರಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನಿಮ್ಮ ಮುಖ್ಯ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೀವು ಏನು ಹೇಳಬಹುದು t ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಮ್ಮ ಸೋಡಿಯಂ ಫೀನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡುವುದನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಕ್ಷಾರೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಈ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು co2 120 ರಿಂದ 140 ಡಿಗ್ರಿ ಅಥವಾ 140 ಡಿಗ್ರಿಗಳಿಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನದರೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಅದು ಪ್ಯಾರಾ ಐಸೋಮರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ. ಆರ್ಥೋ ಐಸೋಮರ್ ಮತ್ತು ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದರೆ ಇದು ಮತ್ತೆ ಸಕ್ರಿಯವಾದ ಆರ್ಥೋ ಸೈಟ್ ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಸೈಟ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ದುರ್ಬಲ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ ಇದು ದುರ್ಬಲ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಡೆಗೆ ಬಲವಾದ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ, ನೀವು ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಅದು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅದು ಫೀನಾಲ್ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ಈಗ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನಿನ ರೂಪ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿಯಲ್ಲಿ ತೊಡಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿರೀಕ್ಷಿಸಬಹುದು ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನಿನೊಂದಿಗಿನ ಅಯಾನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಎನಾಲ್ ರೂಪಕ್ಕೆ ಕೀಟೊ ರೂಪದ ಬದಲಾವಣೆಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ತ್ವರಿತವಾದ ಟೌಟಮರೈಸೇಶನ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಓಹ್ ಎಂದು ನೇರವಾಗಿ ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಈ ಅಣುವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅದರ ರೂಪದಲ್ಲಿದೆ ಸೋಡಿಯಂ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಆಸಿಡ್ ವರ್ಕ್‌ಅಪ್ ಮಾಡಿದಾಗ ನಿಮಗೆ ಸಿಗುವುದು ಸ್ಯಾಲಿಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಫೀನಾಲ್ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಕೋಲ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಆರ್ಥೋ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿ ಫೀನಾಲ್ಗಳು ಅಥವಾ ಸ್ಯಾಲಿಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ . ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುವ ಜಾತಿಗಳು ಮತ್ತು ಅವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಸಾಕಷ್ಟು ಒಳಗಾಗುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗಾಗಲೇ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೇಟಿವ್ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಿಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಒಳಗಾಗುವಂತೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇದರಿಂದಾಗಿ ಅವು ಸುಲಭವಾಗಿ ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿಯೂ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ , ಅವು ದೀರ್ಘಾವಧಿಯಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸುತ್ತವೆ ಸರಿ ನೀವು ಅದನ್ನು ಗಾಳಿಯಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿದಾಗಲೂ ಅವು ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತವೆ, ಅದು ವೈಮಾನಿಕ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಕ್ರೋಮೋಫೋರ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುವ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಇದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ಬೆಳಕಿನ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ q ನಾನ್‌ಗಳಿಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಈ ರೀತಿಯ ಅಣುವನ್ನು ಪ್ಯಾರಾ ಬೆಂಜೊಕುನಾನ್ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಬೆಂಜೊಕ್ವಿನೋನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಲ್ಲಿ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಹೆಚ್ಚಿನ ಫೀನಾಲ್‌ನಿಂದ ಇದು ಈ ರೀತಿಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧಿತ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡಲು ಕಾರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಫೆನೋಕುನಾನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣ ಮತ್ತು ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿರುವ ಅಣುವಾಗಿದೆ. ಫೀನಾಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಬೆಳವಣಿಗೆಯಾಗುವುದು ಈ ಅಣುವಿನ ರಚನೆಯಿಂದಾಗಿ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಇತರ ಕಾರಕಗಳಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಕಾರಕಗಳು ನಾವು ಮೊದಲು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಆಧಾರಿತ ಜೋನ್ಸ್ ಕಾರಕವು ಜೋನ್ಸ್ ಕಾರಕ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಪ್ಯಾರಾ ಬೆಂಜೊಕ್ವಿನೋನ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಿದರೆ ಸರಿ ಸಿಲ್ವರ್ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಆರ್ಥೋಸೋಮರ್ ಆರ್ಥೋ ಬೆಂಜೊಕ್ವಿನೋನ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇತರ ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್‌ಗಳು str ಒಂಗೇರ್ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್‌ಗಳು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಸಹ ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಪರ್ಯಾಯಗಳೊಂದಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ವಾನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರ್ಥೋ ಪೆರಾ ಅಥವಾ ಮಿಶ್ರಣವು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಉತ್ಕರ್ಷಣಕ್ಕೆ ಬಳಸುವ ಮತ್ತೊಂದು ಆಕ್ಸಿಡೆಂಟ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಕೋಹ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪ್ರತಿ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಆಗಿದೆ ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಈ ಅಣುವನ್ನು qnol ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು qnol ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಸಲ್ಫೇಟ್‌ಗೆ ಕ್ಷಾರೀಯ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಎಲ್ಬ್ಸ್ ಪರ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು qnol ಎಲ್ಬ್ಸ್ ಪ್ರತಿ ಆಕ್ಸಿಡೇಶನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಸರಿ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಹೆಸರು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಗ್ಯಾಟರ್‌ಮ್ಯಾನ್ನ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯಾಗಿದೆ, ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಫಾರ್ಮಿಲೇಟೆಡ್ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ರೀಮಾ ಟೀಮರ್ ಒಂದು ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಿದ್ದೀರಿ ಇದು ಫಾರ್ಮೈಲೇಟೆಡ್ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಮತ್ತೊಂದು ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಗ್ಯಾಟರ್‌ಮ್ಯಾನ್ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ . ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು hcl ಮತ್ತು hcn an ಮಿಶ್ರಣದಿಂದ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ d ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಜಲರಹಿತವಾಗಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನಿಮಗೆ ರೀಮಾ ಟೀಮರ್‌ನಲ್ಲಿ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆಂದರೆ ಒಳ್ಳೆಯದು ನಿಮಗೆ ಜಲರಹಿತ ಸ್ಥಿತಿಯ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅನ್‌ಹೈಡ್ರಸ್ alcl3 ಅನ್ನು ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ಮಧ್ಯಂತರ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಅದು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಜಲೀಯ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಣೆಯಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಇದು ನಿಮಗೆ ಆರ್ಥೋ ಫಾರ್ಮಿಲೇಟೆಡ್ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಸೆಲಿಸಿಯಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು hcl ಮತ್ತು hcn ನ ಪಾತ್ರವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅವರು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಫಾರ್ಮೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಪೂರೈಕೆದಾರರು

ಆದ್ದರಿಂದ hcl ಮತ್ತು hcn ಒಟ್ಟಾಗಿ ಕ್ಲೋರೋಅಮೈನ್ ಮತ್ತು ಫೀನಾಲ್ ಆಗಿರುವ ಮಧ್ಯಂತರ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ. ಈಗ ಇದು ಕ್ಷಾರೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಫೀನಾಲ್ ಫೀನಾಲ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರುವುದು ಸರಿ ಈ ಫೀನಾಲ್ ಅಮೈನ್‌ನೊಂದಿಗಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮೇರೆಗೆ ಕ್ಲೋರೋಅಮೈನ್ ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಹೇಗಾದರೂ ಫೀನಾಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಲೆವಿಸ್ ಆಮ್ಲದ ಪರ್ಯಾಯದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಪರ್ಯಾಯಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಲಗತ್ತಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ತಕ್ಷಣವೇ ನಿಮಗೆ ಆರ್ಥೋ ಇಮಿಯನ್ ಬದಲಿ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಸುಗಂಧಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಫಾರ್ಮಿಲ್ ಸಂಬಂಧಿತ ಫೀನಾಲ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಫಾರ್ಮಿಲೇಟೆಡ್ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಲು ಗ್ಯಾಟರ್‌ಮ್ಯಾನ್‌ನ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಡೈಜೋನಿಯಮ್ ಉಪ್ಪಿನೊಂದಿಗೆ ಸಂಯೋಜಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ದಟ್ಟವಾದ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ. ಉತ್ಪನ್ನವು ಬಣ್ಣದಂತೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕರೆಯುವ ಬಣ್ಣವು ಅಜೋಡಿಯನ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಿಲಾ ಎಂದರೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅವು ಡೈಜೋನಿಯಮ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಯಾಂಡ್‌ಮೇಯರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮೂಲಕ ಆರಿಲಮೈನ್‌ಗಳ ಡೈಜೋನಿಯಮ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆರಿಲ್ ಡಿಜೋನಿಯಮ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕೆಳಗಿರುವ ಕಾರಣ ಇದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಕ್ಷಾರೀಯ ಸ್ಥಿತಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಫೀನಾಲ್ ಫೀನಾಕ್ಸೈಡ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಡೈಜೋನಿಯಮ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯೋಜಕ ಕ್ರಿಯೆಯು ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಡೈಜೋನಿಯಮ್ನಿಂದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು n ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ n

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಮತ್ತು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಪಡೆಯಲು ಬಯಸುತ್ತೀರಿ ಇಲ್ಲಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಿ , ಇದು ಆಮ್ಲೀಯ ವರ್ಕ್‌ಅಪ್‌ನಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಬಣ್ಣದ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ನಾವು ಅಜೂರ್ ಡೈ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಣ್ಣದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪೆರಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಅಜೋ ಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಅಜೋ ಡೈಗಳನ್ನು ಬಣ್ಣದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಅವು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಅಮೈನ್ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ರೈಲಮೈನ್ ಎಂದು ನೋಡಲು ಒಂದು ರೀತಿಯ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಡಯಾಜೆಟೈಸೇಶನ್ ನಂತರ ಡೈಜೋನಿಯಮ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ವಿಭಿನ್ನ ರೀತಿಯ ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸರಿ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಥಾಲಿನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಥಾಲಿನ್ ಕ್ರಿಯೆಯು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಘನೀಕರಣದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಘನೀಕರಣವು ಸಣ್ಣ ಅಣುಗಳ ಬಿಡುಗಡೆಯೊಂದಿಗೆ ತಲಾಧಾರಗಳು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಸರೇ ಹೇಳುವಂತೆ ಥಾಲಿನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ತಲಾಧಾರಗಳು ಯಾವುವು ಮತ್ತು ಇದು ಫೀನಾಲ್ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ತಲಾಧಾರವಾಗಿದೆ ನಾವು ಎರಡು ಮೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಥಾಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಥಾಲಿಕ್ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಥಾಲಿಕ್ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅನ್ನು ಒಂದು ಮೋಲ್ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಎರಡು ಆರ್ ಇ ಲೆವಿಸ್ ಆಸಿಡ್ ಅಥವಾ ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವು ಘನೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತವೆ, ಅಂದರೆ ಅವರು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಷ್ಟಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತಾರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಫಿನಾಫ್ಥಲೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಬಣ್ಣರಹಿತ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಅದು ಪ್ರಮುಖ ಆಸಿಡ್ ಬೇಸ್ ಸೂಚಕವು ಆಮ್ಲ ಬೇಸ್ ಸೂಚಕವಾಗಿದ್ದು ಅದು ಆಮ್ಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಬಣ್ಣರಹಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಷಾರೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ತಿರುಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಟೈಟರೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ಆಸಿಡ್ ಬೇಸ್ ಟೈಟರೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ನಾವು ಫಿನಾಫ್ಥಲೀನ್ ಅನ್ನು ಸೂಚಕವಾಗಿ ಬಳಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎರಡು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಅಣುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ.

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎರಡು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಥಾಲಿಕ್ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನ ಒಂದು ಅಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಥಾಲಿಕ್ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಇದು ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರಸ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೀರಿನ ಅಣುಗಳ ನಷ್ಟದೊಂದಿಗೆ ಘನೀಕರಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಈ ಪ್ಯಾರಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪ್ಯಾರಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ಯಾರಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕಕ್ಕೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಘನೀಕರಣದ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಇದು ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನ ಈ ಅಣುವನ್ನು ಫೀನೋಫ್ಥಲೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಇದು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನು ರೂಪದಲ್ಲಿ ಪರಿವರ್ತನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು

ತೆರೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಫಿನಾಲ್‌ಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಫಿನಾಲ್ಫ್ಥಲೀನ್ ಅನ್ನು ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ. ಲೈಬರ್‌ಮ್ಯಾನ್‌ನ ನೈಟ್ರೊಸೊ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪರೀಕ್ಷಿಸಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಒಂದು ಪರೀಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ದೃಶ್ಯ ಬದಲಾವಣೆಗಳ ಮೂಲಕ ಮೇಲ್ವಿಚಾರಣೆ ಮಾಡಬಹುದಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತಿದ್ದಂತೆ ನಿಮಗೆ ವಿಭಿನ್ನ ಬಣ್ಣಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೀರಿ ಫೀನಾಲ್ ಅಣುವು ಫೀನಾಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ, ಕೈಯಲ್ಲಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವು ಫೀನಾಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ನ್ಯಾನೋ 2 ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ, ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಮತ್ತು ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಅಸ್ಥಿರ ಕಂದು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವು ಅಸ್ಥಿರ ಕಂದು ಬಣ್ಣದ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ. ಶೀಘ್ರದಲ್ಲೇ ನೀಲಿ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ನೀರಿನಿಂದ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದರೆ ನೀರಿನಿಂದ ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದರೆ ನೀಲಿ ಹಸಿರು ಶಾಶ್ವತ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಈ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ನೀವು ಬೇಸ್ ನಾಹ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಅದು ಮೂಲ ನೀಲಿ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಮರುಸ್ಥಾಪಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿಭಿನ್ನ ಬಣ್ಣ ಬದಲಾವಣೆಗಳು ಈ ಅಸ್ಥಿರ ಬಣ್ಣದಿಂದ ನೀಲಿ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ನೀಲಿ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತವೆ. ನೀವು ಅದನ್ನು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದಂತೆ ಬಣ್ಣ ಮಾಡಿ ಅಥವಾ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕ್ಷಾರದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ವಿವಿಧ ಬಣ್ಣಗಳು ಮತ್ತು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಜಾತಿಗಳು ಯಾವುವು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಮತ್ತು ಅದು ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಫಿನಾಲ್ ಅನ್ನು nano2h2so4 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ. ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ನಾವು ಇದನ್ನು ಮೊದಲು ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ, ಇದು ನೈಟ್ರೋ ಸ್ಟೇಷನ್‌ಗೆ ಫೀನಾಲ್‌ನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಪ್ಯಾರಾ ನೈಟ್ರೊಸೊ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಪ್ಯಾರಾ ನೈಟ್ರೊಸೊಫೆನಾಲ್ ಅನ್ನು ಅದರ ಐಸೋಮರ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಅದು ಆಕ್ಸಿಮ್ ಮತ್ತು ಮೊನೊಕ್ಸಿಮ್ ಇದು ಮೊನೊಕ್ಸೈಮ್ ಆಗಿದೆ ಪ್ಯಾರಾ ಬೆಂಜೊಕ್ವಿನೋನ್‌ನಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಒಮ್ಮೆ ಫೀನಾಲ್ ಈ ಮಾನಾಕ್ಸೈಡ್‌ನ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರುವ ನೈಟ್ರೋಸೊ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಗೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ಅದು ಫೀನಾಲ್‌ನ ಮತ್ತೊಂದು ಅಣುವನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ಅದು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ . ಕಂದು ಕೆಂಪು ಆರಂಭಿಕ ಕಂದು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಅದು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕೇಂದ್ರೀಕೃತ h2so4 ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಕಂದು ಕೆಂಪು ಮಧ್ಯಂತರವು ಮುಂದಿನದಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ನೀಲಿ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನು ಇದು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಈ ರೀತಿಯ ಅಣುವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ, ಅದು ನೀಲಿ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಂಭಿಕ ನೀಲಿ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣ ಮತ್ತು ಕಂದು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಅವು ಅಭಿವೃದ್ಧಿಪಡಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಮುಂದಿನದು ಯಾವಾಗ ನೀವು ದ್ರಾವಣವನ್ನು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದ ಮೇಲೆ ನೀರಿನಿಂದ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ, ನೀವು ಮೊದಲು ಕೆಂಪು ಕಂದು ಬಣ್ಣವನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತಿರುವ ಅದೇ ಅಣುವಾಗಿದೆ, ಇದು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಂಡೋಫೆನಾಲ್ ಅಣುವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಜಲೀಯ ನಾಹ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯಲ್ಲಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನೀಲಿ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿರುವ ಈ ಅಣುವನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನು ರೂಪದಲ್ಲಿ ಎಂಡೋಫೆನಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದಿಂದ ನೀಲಿ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಅಣುವು ಫೆನ್ ಎಂದು ಗುರುತಿಸುತ್ತದೆ ಓಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಲ್ಯಾಬ್‌ನಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾಗುವ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಗುರುತಿಸುವಿಕೆಗೆ ಒಂದು ಬಣ್ಣ ಪರೀಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ, ಇದು ಫಿನಾಲ್‌ಗಳ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೆಂದರೆ ರೆಸಿನ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯಲ್ಲಿ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಬಳಕೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಜನಪ್ರಿಯ ಫೀನಾಲ್ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ರೆಸಿನ್‌ಗಳ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ, ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬೇಕೆಲೈಟ್ ಎಂಬ ಹೆಸರಿನಿಂದ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ.
ಆದ್ದರಿಂದ ಫೀನಾಲ್ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ರಾಳದ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಹೆಸರು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಬೇಕಲೈಟ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ನಾಯಕ ಬೆದರಿಕೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಕಚ್ಚಾ ವಸ್ತುಗಳು ಮತ್ತೆ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಅದನ್ನು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಇವುಗಳು ರಾಳದ ಎರಡು ಘಟಕಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಎರಡೂ ಅಧಿಕವಾಗಿದೆ ಸರಿ ನೀವು ಎರಡಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಕ್ಷಾರೀಯ ಅಥವಾ ಆಮ್ಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಅವು ನಿಮಗೆ ದೊಡ್ಡ ಬೆಳಕನ್ನು ನೀಡುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೇಕಲೈಟ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಮೊದಲು ಅವು ಕೆಲವು ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ, ಅದು ಮೀಥೈಲೋಲ್ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಮೋಲ್ ಆಗಿರುವಾಗ ಮೊನೊಮೆಥೈಲೋಲ್ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತೀರಿ. ಇದು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಒಂದು ಮೋಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಇನ್ನೊಂದು ಮೋಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾದಾಗ ನೀವು ಡೈಮಿಥೈಲೋಲ್ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಅಣುಗಳ ಮಿಶ್ರಣವು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು ಒತ್ತಡಕ್ಕೆ ಒಳಗಾದಾಗ ಅವು ಬೇಕಲೈಟ್‌ನ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಕ್ಷಾರೀಯ ಅಥವಾ ಆಮ್ಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವುದರೊಂದಿಗೆ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ. ನಾವು ಆಯ್ಕೆಮಾಡುವ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ನಾವು ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ರಾಳಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ನೀವು ಕ್ಷಾರೀಯ ಅಥವಾ ಆಮ್ಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ಆರಿಸಿದರೆ ನೀವು ವಿಭಿನ್ನ ರಾಳಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಆದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎರಡೂ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ನೀವು ಮೀಥೈಲೋಲ್ ಮೊನೊಮೆಥೈಲಾಯ್ಡ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ch ಎರಡು ಓಹ್ ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಅದು ಮಾಡಬಹುದು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಮೊನೊಮೆಥೈಲ್ ತೈಲ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಅವು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಮತ್ತೊಂದು ಅಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅದು ನಿಮಗೆ ಡೈಮಿಥೈಲೋಲ್ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಅದು ಎರಡೂ ಆರ್ಥೋ ಆಗಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು 2 6 ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಡೈಮಿಥೈಲೋಲ್ ಅಥವಾ ಅದು ಆರ್ಥೋ ಆಗಿರಬಹುದು ನೀವು 2 4 ಡೈಮಿಥೈಲೋಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು 2 6 ಅಥವಾ 2 4 ಡೈಮಿಥೈಲೋಲ್ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈಗ ಇವುಗಳನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ನೀವು ಬೇಕಲೈಟ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಪಾಲಿಮರ್ ಅಥವಾ ರಾಳವಾಗಿದ್ದು , ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಂಡ ಮೊನೊಮರ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಅವು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುವ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಅಡ್ಡ ಲಿಂಕ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ನೆಟ್‌ವರ್ಕ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬೇಕಲೈಟ್‌ನ ರಚನೆಯು ನಾನು ಇದ್ದಂತೆ ಮತ್ತೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಇದು ಮೊನೊಮರ್‌ಗಳ ಅನುಪಾತವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳುವುದು ಆರಂಭಿಕ ಹಂತವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಮೊನೊ ಮತ್ತು ಡೈ ಮತ್ತು ಈ ಮೊನೊಮರ್‌ಗಳ ಉತ್ಪಾದನೆಗೆ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿರುವ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಒಂದು ಅಡ್ಡ-ಸಂಯೋಜಿತ ಪಾಲಿಮರ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ವ್ಯಾಪಕವಾದ ಕ್ರಾಸ್ ಲಿಂಕ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಮೊನೊಮರ್‌ನ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕ್ರಾಸ್ ಲಿಂಕ್ಡ್ ರಾಳವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಫೀನಾಲ್ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ರೆಸಿನ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಬಳಕೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲ ಆದರೆ ಮರುಜೋಡಣೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಫ್ರೈಸ್ ಮರುಜೋಡಣೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಫ್ರೈಸ್ ಮರುಜೋಡಣೆಯು ಫೀನಾಲ್ಗಳ ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು, ಇದರಲ್ಲಿ ಎಸ್‌ಎಲ್ ಗುಂಪು ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನಕ್ಕೆ ನಾವು ಏನು ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಫೀನಾಲ್‌ನ ವೇಗವರ್ಧನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಫೀನಾಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಸರಿ ಈ ಫೀನಾಲ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಬೈಡೆಂಟ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಗಿ ವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಒಳಪಡಿಸಿದರೆ ಅದು ಬೈಡೆನೇಟ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಗಿದೆ ಫ್ರೈಡೆಲ್ ಕರಕುಶಲ ವೇಗವರ್ಧನೆಯು ಎಸಿ ಅಸಿಲೇಷನ್‌ಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಅಥವಾ ವೇಗವರ್ಧನೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸಿದರೆ ನೀವು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡುವ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ alcl3 ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಸಿಟೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಸಿ ಅಸಿಲೇಷನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ. ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ ನಿಯಂತ್ರಿತ ಉತ್ಪನ್ನ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸಿದರೆ ನೀವು ಆಂದೋಲನ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರೀಯವಾಗಿ ನಿಯಂತ್ರಿತ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಫ್ರೈಡೆಲ್ ಕರಕುಶಲತೆಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಂದೋಲನವನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಈ ಎಸ್ಟರ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಿದಾಗ ಫೀನಾಲ್ಗಳ ಸಂಯೋಜನೆಯು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ. ಫೀನಾಲಿಕ್ ಎಸ್ಟರ್ ಸರಿ ಇದು ಫಿನೈಲ್ ಅಸಿಟೇಟ್ ಇದನ್ನು ಫೀನಾಲಿಕ್ ಎಸ್ಟರ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ alcl3 ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸರಿ alcl3 ವೇಗವರ್ಧಕವಾಗಿ ಈ ಎಸ್ಟರ್ ನಿಮಗೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಕೀಟೋನ್ ಆಗಿರುವ ಈ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಲು ಮರುಜೋಡಣೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಪ್ಯಾರಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಅಸಿಟೋಫೆನೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು alcl3 ವೇಗವರ್ಧಕವಾಗಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಇದು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಈ sl ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು 25 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಡೆಸಿದಾಗ ನೀವು ಈ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಪ್ಯಾರಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಅಸಿಟೋಫೆನೋನ್ ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಕೆಟೋನ್ ಅನ್ನು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು 160 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ alcl3 ವೇಗವರ್ಧಕ ಚಿಕಿತ್ಸೆಗೆ ಒಳಪಡಿಸುತ್ತೀರಿ. ಉತ್ಪನ್ನವು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾದ ಆರ್ಥೋ ಐಸೋಮರ್‌ಗೆ ಬದಲಾದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾದ ಆರ್ಥೋ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತಿರುವುದು ಈ ಫ್ರೈಸ್ ಮರುಜೋಡಣೆಯು ನಮಗೆ ಆರ್ಥೋ ಅಥವಾ ಪ್ಯಾರಾ ಐಸೋಮರ್ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಆಯ್ಕೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ಯಾರಾ ಐಸೋಮರ್ ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಚಲನಶೀಲ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾದ ಉಷ್ಣಬಲವಾಗಿ ಸ್ಥಿರವಾದ ಆರ್ಥೋ ಐಸೋಮರ್ ಆಗಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಫಿನೈಲ್ ಅಸಿಟೇಟ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ನೇರವಾಗಿ 160 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ alcl3 ಚಿಕಿತ್ಸೆಗೆ ಒಳಪಡಿಸಿದರೆ ಅದು ಆ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾದ ಆರ್ಥೋ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡರ ನಡುವೆ ಯಾವುದೇ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸಿದರೆ ನೀವು ಕೊನೆಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮಿಶ್ರಣ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆದರೆ ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಉಗಿ ಬಟ್ಟಿ ಇಳಿಸುವಿಕೆಯ ಸಹಾಯದಿಂದ ಬೇರ್ಪಡಿಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಆರ್ಥೋ ಐಸೋಮರ್ ಬಾಷ್ಪಶೀಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆರ್ಥೋ ಐಸೋಮರ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಕೇವಲ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿ ಇದು ಆರ್ಥೋ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸುವ ಇಂಟ್ರಾಮೋಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇಂಟರ್ಮೋಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುವುದಿಲ್ಲ, ಅದು ಅದನ್ನು ಬಾಷ್ಪಶೀಲ ದ್ರವವಾಗಿ ಇರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಉಗಿ ಬಟ್ಟಿ ಇಳಿಸುವಿಕೆಯ ಸಹಾಯದಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಪ್ಯಾರಾ ಐಸೋಮರ್‌ನಿಂದ ಬೇರ್ಪಡಿಸಬಹುದು. ಇದು ಉಗಿಯೊಂದಿಗೆ ಅದರ ಚಂಚಲತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ನೀವು ಈ ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಎರಡು ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲು ನಮಗೆ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು alcl3 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತೆ 25 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದ ಚಲನ ನಿಯಂತ್ರಣದಲ್ಲಿ ನೀವು ಪ್ಯಾರಾ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾಗಿ ಪಡೆಯಲು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು 165 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಆರ್ಥೋ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಅಲ್ ಸಿಎಲ್ ತ್ರೀ ನೊಂದಿಗೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದರೆ ಪ್ಯಾರಾ ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಆರ್ಥೋಗೆ ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು 25 ಮತ್ತು 165 ರ ನಡುವೆ ನಾವು ಆರ್ಥೋ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಸ್‌ಎಲ್ ಗುಂಪಿನ ಆಮ್ಲಜನಕದಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ವಿವಿಧ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಆರ್ಥೋ ಅಥವಾ ಪ್ಯಾರಾ ಆಗಿರಬಹುದು ಎಂದು ಮರುಜೋಡಣೆ ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ. ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ alcl ಥ್ರೀ ಪಾತ್ರ ಏನು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಎಸ್ಟರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದಾಗ alcl3 ಪಾತ್ರವು ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವಿನೊಂದಿಗೆ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅದರ ಪಾತ್ರವು ಆರಂಭಿಕ ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವುದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎಸ್ಟರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇದನ್ನು ಈ ರೀತಿ ತೋರಿಸಿದರೆ ಇದು ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಈ ಸಕ್ರಿಯ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಅದು ವಿಘಟನೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಆಸಿಯೇಟ್ಸ್ ಮತ್ತು ಅದು ವಿಭಜನೆಯಾದಾಗ ಅದು ನಿಮಗೆ ಈ ಮಧ್ಯಂತರ ಹಕ್ಕನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡಲು ವಿಭಜಿಸುತ್ತದೆ ಅದು ತರುವಾಯ ಈ ಎಸ್ಎಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ ಅದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಇತರ ಅನುರಣನ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಬರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಜಾತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಬಿಟ್ಟುಬಿಡುತ್ತದೆ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕ alcl3 ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಅದು ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಿದೆ ಈಗ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ನಿಮ್ಮ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಈ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಆಕ್ರಮಣ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಇಲ್ಲಿ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ತೋರಿಸಬೇಕಾದರೆ ಇದು ಈ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಏನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವು ಈ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಲು ಸುಗಂಧಗೊಳಿಸುವಿಕೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ , ಇದು ಇನ್ನೂ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುವ olcl3 ಲಿಂಕ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಈ ಆರ್ಥೋ ಅಸಿಲೇಟೆಡ್ ಫೀನಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತು ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನದ ಆಕ್ಟಿವೇಟರ್ ಆಗಿ alcl3 ಸಹಾಯದಿಂದ ಫ್ರೈನ ಮರುಜೋಡಣೆಗೆ ಉದ್ದೇಶಿತ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವಾಗಿದೆ.
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಫೀನಾಲ್‌ಗಳ ಚರ್ಚೆಯ ಅಂತ್ಯಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತೇವೆ, ನಾವು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ವಿಷಯವು ಸಾಕಷ್ಟು ವಿಸ್ತಾರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ ಬಾರಿ ನಾವು ಉಳಿದ ಭಾಗವನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಲಿದ್ದೇವೆ. ಈ ಮಾಡ್ಯೂಲ್ ಈಥರ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಿಮಗೆ ಬೈ

Prutor@IITK