ನಮಸ್ಕಾರ ಕಳೆದ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಲಾಯಿತು ಮತ್ತು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸುವ ವಿವಿಧ ವಿಧಾನಗಳು ಯಾವುವು ಮತ್ತು ಅವುಗಳಿಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಯಾವುವು ಎಂದು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ, ಇದರಲ್ಲಿ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮೊನೊಹೈಡ್ರೇಟ್‌ನಂತೆಯೇ ಇರುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಇಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ

ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಆ ಸರಣಿಯೊಂದಿಗೆ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತವೆ, ನಾವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಮಾಡಲಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಅಲ್ಲಿಂದ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಮುಂದುವರಿಯಲಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೊನೆಯ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲಿಸಿದ ಸ್ಥಳದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸೋಣ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ಈ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ಇಂದು ನಾವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಕಲಿಯಲಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಮೊನೊಹೈಡ್ರಿಕ್ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇಂದು ನಾವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಕಲಿಯಲಿದ್ದೇವೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾನು ಹೋಗುತ್ತೇನೆ ಆಮ್ಲೀಕೃತ kmno4 ನೊಂದಿಗೆ ಚರ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲೀಕೃತ kmno4 ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಲು ಬಳಸಲಾಗುವ ಒಂದು ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲೀಕೃತ kmno4 i ನೊಂದಿಗೆ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಮೂಲಕ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ. ಒಂದು ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಕೀಟೋನ್ ಆಗಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಸಂಯೋಜನೆಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನೀವು ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನೀವು ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲೀಕೃತದಲ್ಲಿ ಕೆಮಿನೋ 4 ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್ ಅನ್ನು kmno4 ಆಮ್ಲೀಕರಣದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವುದು ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ನಡುವೆ ನಡೆಯುವ ವಿದಳನದೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಫಾರ್ಮಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಎರಡು ಮೋಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿದಳನ ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ಸೀಳು ಇರುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಸರಿಯಾಗಿ ನಡೆಯುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ಸೀಳುವಿಕೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮತ್ತು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಇವೆರಡೂ ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿರುವಾಗ ಇದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು r ಗುಂಪನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಒಂದು ಮೋಲ್ ಫಾರ್ಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ನಡುವೆ ವಿದಳನ ಅಥವಾ ಸೀಳು ನಡೆಯುತ್ತದೆ. ಹೋಲ್ ಮತ್ತು ಸೆಕೆಂಡರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ನೀವು ಕೀಟೋನ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 3 ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು 1 ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು 2 ಡಿಗ್ರಿಗಳೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು kmno4 ಆಮ್ಲೀಕೃತ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಅವುಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಬಳಸಲಾಗುವ ಮತ್ತೊಂದು ಕಾರಕವು ಪ್ರತಿ ಅಯೋಡಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಹೈಯೊ 4 ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ಆವರ್ತಕ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಆವರ್ತಕ ಆಮ್ಲದ ಬದಲಿಗೆ ನಾವು ಸೋಡಿಯಂ ಪರ್ ಅಯೋಡೇಟ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರತಿ ಅಯೋಡೇಟ್ಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಅನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು ಎರಡೂ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಆವರ್ತಕ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು kmno4 ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಭವಿಸಿದಂತೆ ನೀವು ಅದನ್ನು hio4 ಅಥವಾ naio4 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಬಂಧದ ಸೀಳು ಈ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಇದ್ದ ಆಮ್ಲದ ಬದಲಿಗೆ ಈ ಹಿಂದೆ ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ಸಮ್ಮಿತೀಯವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ನೀವು ನೀರಿನ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಎರಡು ಮೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿ ಅಯೋಡಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಅಯೋಡಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ಪ್ರತಿ ಅಯೋಡೇಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಕಡಿಮೆಯಾದ ನೈಯೊ 3 ರೂಪವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆವರ್ತಕ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತಿರುವುದು ಏನೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಪ್ಲಸ್ ಸೆವೆನ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯು ಅಯೋಡಿನ್‌ನ ಪ್ಲಸ್ 5 ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಅಯೋಡಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ರೂಪಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ಪಡೆದ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಇದರಿಂದ ನೀವು ನೋಡುವಂತೆ ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಅಥವಾ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನೀವು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನೀವು ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆವರ್ತಕವಾಗಿದೆ ಗ್ಲೈಕಾಲ್‌ನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವೆಂದರೆ ನಾವು ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ, ನಾವು 2 ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು 1 ಡಿಗ್ರಿಗಳ ಸಂಯೋಜನೆಯನ್ನು ಆವರ್ತಕ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಸೀಳುವಿಕೆಯ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಉತ್ಪನ್ನವು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಜೊತೆಗೆ ಈ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಊಹಿಸಬಹುದು. ಮತ್ತು ನೀರು ಮತ್ತು hio3 ನ ಒಂದು ಮೋಲ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತೃತೀಯ ಮತ್ತು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ಜೋಡಿಯ ನಡುವೆ ವಿದಳನವು ನಡೆಯುತ್ತಿರುವಾಗ ನೀವು ಒಂದು ಗ್ಲೈಕೋಲಿಕ್ ಘಟಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ hio4 ನ ಒಂದು ಮೋಲ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು. l ಸಂಯೋಜನೆಯು ಹಿಯೋ ಫೋರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಹೇಳಿದಂತೆ ನೀವು ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಅದು ಸೀಳಿದಾಗ ನೀವು ಅದನ್ನು ನಿರೀಕ್ಷಿಸಬಹುದು, ಅದು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಜೊತೆಗೆ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಒದಗಿಸಲಿದೆ, ನೀವು ಎರಡರಿಂದಲೂ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಉಳಿದ ಉಪಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತವೆ. ಡಿಗ್ರೀ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ನೀವು ಕೊನೆಯ ಬಾರಿಗೆ ಪರಿಚಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಎರಡೂ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ತೃತೀಯವಾಗಿ ಹೊಂದಿರುವ ಡಯೋಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಇದನ್ನು ಪಿನಕೋಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅನಾನಸ್ ಅನ್ನು ಹೈಯೋ 4 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದಾಗ ನೀವು ಹೈಯೋ 3 ಮತ್ತು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಕೀಟೋನ್‌ನ ಎರಡು ಅಣುಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆ ಇರುತ್ತದೆ . ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಸಕ್ಕರೆಗಳ ರಚನೆಯನ್ನು ಸ್ಪಷ್ಟಪಡಿಸಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್ಗಳು ಅನೇಕ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ, ಇದು ಪಾಲಿಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಏನು ಮತ್ತು ಏನೆಂದು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ನಾವು ಈ ಆವರ್ತಕ ಆಮ್ಲದ ಉತ್ಕರ್ಷಣವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆವರ್ತಕ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಕೆಲವು ವಿಶಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ .

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಆರಂಭಿಕ ತಲಾಧಾರವಾಗಿದೆ ಸರಿ ನೀವು ಇದನ್ನು hio4 ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಪಡಿಸಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ವಿದಳನ ಸಾಧ್ಯ ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಸಾಧ್ಯ ಎಂದು ನಾವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕೆ ಎರಡು mole hio4 ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಹೊಂದಿರುವ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಮಧ್ಯಭಾಗವು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿ ಅಯೋಡೇಟ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದೊಂದಿಗೆ ಇದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ, ನೀವು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಮಧ್ಯದಲ್ಲಿ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಎಲ್ಲಾ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಇದನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಸಕ್ಕರೆಗಳ ರಚನಾತ್ಮಕ ಸ್ಪಷ್ಟೀಕರಣದಲ್ಲಿ ನೀವು ಇನ್ನೂ ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಇಂಗಾಲದ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಪರ್ಕಗಳನ್ನು ಸೀಳಲು ನಿರೀಕ್ಷಿಸಬಹುದು ಇದಕ್ಕಾಗಿ ನಿಮಗೆ ಮೂರು ಮೋಲ್‌ಗಳು hio4 ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನವು ನೀವು ಟರ್ಮಿನಲ್‌ನಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಓಹ್ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಎರಡು ಆಂತರಿಕ ಮಧ್ಯದ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಫಾರ್ಮಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಎರಡು ಮೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಟರ್ಮಿನಲ್ ca ನಿಂದ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಒಂದು ಮೋಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಆರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಫಾರ್ಮಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಸಕ್ಕರೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಅಣು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಬಾಂಡ್ ಸೀಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅದನ್ನು ಹೈಯೋ 4 ನ ಎರಡು ಮೋಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ಈಗ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಫಾರ್ಮಿಲ್ ಗುಂಪು ಫಾರ್ಮಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಂತರಿಕವು ಫಾರ್ಮಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಟರ್ಮಿನಲ್ ch2oh ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅಥವಾ ಕೀಟೋನ್ ಓಹ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬೇರಿಂಗ್ ಓಹ್ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಇದ್ದರೆ, ನೀವು ಈ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಈ ಉದಾಹರಣೆಯಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕೃತ ನೋಟವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ. ಅದೇ ತಾರ್ಕಿಕತೆಯು ಎರಡು ಮೋಲ್‌ಗಳ ಹೈಯೊ 4 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತೊಂದು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಆಂತರಿಕ ಕೀಟೋನ್ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಅನ್ನು co2 ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೀಟೋನ್ ಅಥವಾ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದು ನಿಮಗೆ co2 ಅಥವಾ ಯಾವುದೇ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಫಾರ್ಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಇಂಗಾಲದ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಎಸ್ಟರ್ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪು ಇರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆವರ್ತಕ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ನಡೆಸಬೇಕಾದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸುವುದಿಲ್ಲ ನೀವು ಎರಡು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ನಡುವೆ ಬರುವ ಮೀಥಿಲೀನ್ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು hio4 ನಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ, ಇದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಆವರ್ತಕ ಆಮ್ಲದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಪ್ರತಿರಕ್ಷಿತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೋಡುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯ ಇರಬೇಕು ಇಲ್ಲಿ ಗಮನಿಸಲಾದ ಆವರ್ತಕ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕಾಗಿ ನಾವು ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಮತ್ತು ಸಿಸ್ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಿಸ್ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣನೆಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಇವುಗಳು ಹೈಯೊ 4 ನಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಆದರೆ ನೀವು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಇವು ಹಿಯೊ ಫೋರ್ ನಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಈ ಸಿಸ್ ಒನ್ ಟು ಡಯೋಲ್ ಸರಿ ನಾವು ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಿಸ್ಟಂನಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಅಸಿಕ್ಲಿಕ್ ಸಿಸ್ಟಂನಲ್ಲಿ ಸಿಸ್ ಸಿಸ್ 1 ರಿಂದ ಡಯೋಲ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕೃತ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಲು ಆವರ್ತಕ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀಡಲು ಇವುಗಳನ್ನು ಸರಿ ಎಂದು ಸೀಳಬಹುದು ಆದರೆ ನೀವು ಹಾಗಿದ್ದಲ್ಲಿ ಇವುಗಳು ಸರಿ ಆದರೆ ನೀವು ಯಾವುದೇ ಕಾರಣಕ್ಕಾಗಿ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಐಸೋಮರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಈ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಇಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಐಸೋಮರ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಇವುಗಳು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಏಕೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಪ್ರಶ್ನೆ ನಾನು t ನಿಮಗೆ ಸಿಸ್ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯೊಂದಿಗೆ ಮಾತ್ರ ಉತ್ಕರ್ಷಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಹೇಗೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಸಿಸ್ ಗ್ಲೈಕಾಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಸರಿ, ನೀವು ಸಿಸ್ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಸರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಆವರ್ತಕ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ನಾನು ಇದನ್ನು ಪುನಃ ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲ ಹಂತವೆಂದರೆ ಅಯೋಡಿನ್‌ನ ಮೇಲೆ ಈ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಆಕ್ರಮಣವಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇತರ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಏಕಾಂಗಿ ಜೋಡಿಗಳಿಂದ ನಂತರದ ಆಕ್ರಮಣವಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಆವರ್ತಕ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ , ಅದರ ನಂತರ ನಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ. ಈ ಆವರ್ತಕ ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಈ ನೀರಿನ ಅಣುವು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪ್ರತಿ ಅಯೋಡೇಟ್ ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರತಿ ಅಯೋಡಾ ಪರೀಕ್ಷಕನ ವಿಘಟನೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ, ಇದು ಪ್ರತಿ ಅಯೋಡೇಟ್ ಎಸ್ಟರ್‌ನ ವಿಘಟನೆಯಾಗಿದೆ, ಇದು ದರವನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಹಂತವೆಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಳವಾದ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಈ ಆವರ್ತಕ ಉತ್ಕರ್ಷಣವು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನಿಮ್ಮ ಎರಡು ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹಾಯ್ ತ್ರೀ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾವು ಇರುವಾಗ ದರವನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಹಂತವೆಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಸರಳ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುವಾಗ ನೀವು ಪಿನಕೋಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತಿದ್ದರೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ತೃತೀಯ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಪೀನಲ್ ಕಲ್ಲಿದ್ದಲುಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ತೃತೀಯ ಆಹಾರದ ಡಯೋಲ್ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ನೀಡುವ ಸ್ಟೆರಿಕ್ ಅಡಚಣೆಯಿಂದಾಗಿ ಕಿರಣವು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಹಂತವನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತದೆ ಆವರ್ತಕ ಮಧ್ಯಂತರದ ರಚನೆಯು ಸರಿ ಇದು ಆವರ್ತಕ ಮಧ್ಯಂತರದ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ, ಇದು ನೀವು ಪೀನಲ್ ಕಲ್ಲಿದ್ದಲುಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕಾಗಿ ಅವುಗಳನ್ನು ಹಿಯೊಗೆ ಒಳಪಡಿಸಿದಾಗ ಕಿರಣವನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಹಂತವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಆವರ್ತಕ ಮಧ್ಯಂತರದ ರಚನೆಯನ್ನು hio4 ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದ ಪೈನ್ಕೋಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ನಿಧಾನಗತಿಯ ಹಂತವನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಕಿರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಕೀಟೋನ್‌ಗೆ

ವಿಘಟನೆಯು ವೇಗವಾದ ಹಂತವಾಗಿದೆ ಈ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದಲ್ಲಿನ ಮತ್ತೊಂದು ವ್ಯತ್ಯಾಸವೆಂದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಸೀಸದ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟೇಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಮಾಡಿದರೆ ಮೂರನೆಯದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಮ್ಲೀಕೃತ kmno4 ನೊಂದಿಗೆ ನಂತರ ಪ್ರತಿ ಅಯೋಡಿಕ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ನಂತರ ಲೆಟ್ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟೇಟ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದೊಂದಿಗೆ ಸೀಸದ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟೇಟ್ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಆವರ್ತಕ ಆಮ್ಲ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಪೂರಕವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನು ಮಾಡಬೇಕು ಇದರರ್ಥ ನೀವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಸೀಸದ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ, ಜೊತೆಗೆ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆ ಕರಗುವ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟೇಟ್ ಮುಖ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಜಲೀಯ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆ ಕರಗುವ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳಲು ಹೆಚ್ಚು ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಲ್ಯಾಟ್ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟೇಟ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಆವರ್ತಕ ಆಮ್ಲದ ಉತ್ಕರ್ಷಣಕ್ಕೆ ಪೂರಕವಾಗಿದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಆವರ್ತಕ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಇದು ಜಲೀಯ ಮಾಧ್ಯಮವಾಗಿದ್ದು, ಇದನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತಿತ್ತು ಆದರೆ ಡಯೋಲ್‌ಗಳ ಸೀಸದ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟೇಟ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಟೋಲ್ವಿನ್‌ನಂತಹ ಸಾವಯವ ದ್ರಾವಕದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಡೈಕ್ಲೋರೋಮೀಥೇನ್ ಟೆಟ್ರಾಹೈಡ್ರೊಫ್ಯೂರಾನ್ ಇತ್ಯಾದಿ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದು ಸಿನ್ ಮತ್ತು ಆಂಟಿ ಗ್ಲೈಕಾಲ್‌ಗಳೆರಡೂ ಆಗಿದ್ದು, ಇದರರ್ಥ ಸಿಸ್ ಮತ್ತು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಒನ್ ಎರಡು ಡಯೋಲ್‌ಗಳು ಸಿಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ಟ್ರಾನ್ಸ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಆದರೆ ಎರಡೂ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಹೆಚ್ಚು ವೇಗವಾಗಿರುತ್ತವೆ. ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ತೆರೆದ ಸರಪಳಿ ಮತ್ತು ಆವರ್ತಕ ಮಧ್ಯವರ್ತಿಗಳೆರಡನ್ನೂ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಸರಿ, ಇದು cis ಮತ್ತು ರೂಪಾಂತರಗಳನ್ನು r ಗೆ ಅನುಮತಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟೇಟ್ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಉದಾಹರಣೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ನೋಡೋಣ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಗ್ಲೈಕೋಲ್ ಅನ್ನು ಸೀಸದ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟೇಟ್ ಗ್ಲೇಶಿಯಲ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಆವರ್ತಕ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಸೀಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ. ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಸೀಸದ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅಣುಗಳು ಡಯಾಸೆಟೇಟ್‌ಗೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಎರಡು ಅಣುಗಳ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಈ ಡಯೋಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ವಿಷಯವನ್ನು ನೀವು ಈ ಉತ್ಪನ್ನ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಕೀಟೋನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ಹೇಳಲು ಅವಕಾಶ ಮಾಡಿಕೊಡಿ. ಡಿಗ್ರಿಗಳು ಮತ್ತೆ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುವುದು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ನಿಮಗೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಅದು ಹಿಯೋ ಫೋರ್‌ನಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸಿದಂತೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಿನಕೋಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನಾವು ಹಿಂದೆ ನೋಡಿದಂತೆ h io 4 ನೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಅದೇ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಕೀಟೋನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಯಾಂತ್ರಿಕತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸಿ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಯಾಂತ್ರಿಕವಾಗಿ ಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ, ಅದು ನಿಮಗೆ ಈ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಡಯೋಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಸೀಸದ ಟೆಟ್ರಾ ಅಸಿಟೇಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತಿರುವಿರಿ ಮೊದಲ ಹಂತ ನೀವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸಿದಂತೆ ಈ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಸೀಸದ ಮೇಲೆ ದಾಳಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಗ್ಲೈಕೋಲಿಕ್ ಒಹ್‌ನಿಂದ ಅಸಿಟೇಟ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ ಮಧ್ಯಂತರ ಬಲದ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಇಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲುವುದಿಲ್ಲ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಮತ್ತೊಂದು ಅಣುವಿನ ನಷ್ಟವಿದೆ ನಾವು ಅಂತಿಮ ಸಮೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಎರಡು ಅಣುಗಳು ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಮತ್ತೊಂದು ಅಣುವು ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಯೋಡೇಟ್ ಎಸ್ಟರ್ನೊಂದಿಗೆ ಹಿಂದೆ ಸಂಭವಿಸಿದಂತೆ ವಿಭಜನೆಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಆವರ್ತಕ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನಾವು ಈಗ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ಸೀಸದ ಡೈ ಅಸಿಟೇಟ್ ಉತ್ಪಾದನೆಯು ಈ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವು ಸಿಸ್ ಡಯೋಲ್‌ಗಳು ಏಕೆ ವೇಗವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ವಿವರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಡಯೋಲ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಒಮ್ಮೆ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಮೊದಲ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಿದರೆ ಸರಿ ನೀವು ಈಗ ಟ್ರಾನ್ಸ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಡಯೋಲ್ಸ್ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅಸಿಟೇಟ್ ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಸಾಧ್ಯತೆಯಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೂ ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಬನ್-ಇಂಗಾಲ ಬಂಧ ವಿದಳನದೊಂದಿಗೆ ಪೂರಕ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಇದು hio4 ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಾಧ್ಯವಾಗಲಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಇನ್ನೂ ನೀವು ಅದೇ ಉತ್ಪನ್ನದ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಆದರೆ ಇಳುವರಿ ಅಥವಾ ಟ್ರಾನ್ಸ್‌ಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವು ಸಿಸ್ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳುವುದಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ cis 1 2 ಡಯೋಲ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತವೆ ನಂತರ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಒನ್ ಡೈಯೋಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಈ ಆವರ್ತಕ ಮಧ್ಯವರ್ತಿ ರಚನೆಯಿಂದಾಗಿ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚು ಸುಲಭಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ವಿವಿಧ ಕಾರಕಗಳು ಆಮ್ಲೀಕೃತ kmno4 hio4 ಮತ್ತು ಟೆಟ್ರಾ ಗ್ಲೈಕೋಲ್‌ಗಳ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅಸಿಟೇಟ್ ಮಾಡಲಿ ಮತ್ತು ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಮತ್ತು ಜನಪ್ರಿಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸುತ್ತೇನೆ ಕೊನೆಯ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಪಿನಾಕಲ್ ಪೈನ್‌ಕೋಲನ್ ಮರುಜೋಡಣೆಯಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಪೈನ್ ಕಲ್ಲಿದ್ದಲು ಎಂಬ ಪದವು ನಿಮಗೆ ಈಗಾಗಲೇ ಪರಿಚಿತವಾಗಿದೆ, ಇದು ಎರಡು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ಗಳು ಎರಡು ತೃತೀಯ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ಮೇಲೆ ಇರುವ ಡಯೋಲ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ಅದು ಹೇಗೆ ಸಂಶ್ಲೇಷಿತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಹಳ ವಿಶೇಷವಾಗಿದೆ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಈ ಪಿನಾಕಲ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡುವ ವಿಧಾನ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೀಟೋನ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅಥವಾ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂನಂತಹ ಲೋಹವನ್ನು ಸೋಡಿಯಂಗಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಲೋಹದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ಅಥವಾ ನೀವು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು ಅಮಾಲ್ಗಮ್ ಮತ್ತು ಈ ಮೊದಲ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಲೋಹದಿಂದ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್‌ಗೆ ಒಂದೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಇದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದಿಂದ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್‌ಗೆ ಒಂದೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಇರುತ್ತದೆ, ಇದು ಈ ಆಮೂಲಾಗ್ರ ಅಯಾನು ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮತ್ತೆ ಅಯಾನು ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಕೀಟೋನ್‌ನ ಮತ್ತೊಂದು ಅಣುವಿನೊಡನೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ನಿಮಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಅಯಾನು ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಎರಡು ಅಯಾನ್ ರಾಡಿಕಲ್‌ಗಳು ಯಾವುದೇ ಪ್ರೋಟಾನ್ ದಾನಿಯ ಅನುಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಡೈಮರ್ರೈಸ್ ಮಾಡಲು ಡೈಮರ್ರೈಸ್ ಮಾಡುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಡೈಮರ್ರೈಸ್ ಮಾಡಿದಾಗ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಪೈನ್‌ಕೋಲೇಟ್ ಆಗಿರುವ ಈ ಅಣುವನ್ನು ನೀಡುತ್ತವೆ, ಅದು ಆಮ್ಲೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ . ಅಪೇಕ್ಷಿತ ಪಿನಾಕಲ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಪಿನಾಕಲ್‌ಗಳನ್ನು ಸಿದ್ಧಪಡಿಸುವ ಒಂದು ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಈಗ ಕಲಿಯುತ್ತಿರುವುದು ಪಿನಾಕ್ಲಿಯೋನ್‌ಗಳಾಗಿರುವ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ಎಂದು ನಾವು ಕರೆಯುವ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಈ ಪಿನಾಕಲ್‌ಗಳು ಹೇಗೆ ಮರುಜೋಡಣೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಿನಾಕಲ್ ಪಿನಾಕ್ಲಿಯೋನ್ ಮರುಜೋಡಣೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಮರುಜೋಡಣೆಯಾಗಿದೆ ನಾವು ಈಗ ತಿಳಿದಿರುವ ಪಿನಾಕಲ್ ಒಂದು ಎರಡು ಡಯೋಲ್ ಒಂದು ತೃತೀಯ ಒಂದು ಎರಡು ತೃತೀಯ ಡಯೋಲ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಿನಾಕೋಲ್ ಅನ್ನು ಕೀಟೋನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರಕವು ಯಾವುದು h2so4 ಅಥವಾ ಜಲರಹಿತ ಸತು

ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪೀನಲ್ ಕಲ್ಲಿದ್ದಲನ್ನು ಪೀನಲ್ ಕೊಲೋನ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಕೇಂದ್ರೀಕೃತ h2so4 ಮತ್ತು ಜಲರಹಿತ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ರೀತಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಪೈನ್‌ಕೋಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿದ h2so4 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ಅದು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಿರ್ಮೂಲನೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಈ ಕೀಟೋನ್ ಆಗಿದ್ದು ಇದರಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ 1 ರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ 2 ಗೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆ ಇರುತ್ತದೆ.
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮರುಜೋಡಣೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಯಾವಾಗ ಮರುಜೋಡಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿ, ಇದು ಯಾವುದೋ ಒಂದು ವಲಸೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಲ್ಲಿದ್ದಲಿನಲ್ಲಿ ಈ ಕೀಟೋನ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆ ಇದೆ, ಇದನ್ನು ಈಗ ಪೈನ್‌ಕೋಲನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಆರ್ ಯಾವುದಾದರೂ ಆಗಿರಬಹುದು ಅದು ಮೀಥೈಲ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಇದು ಟೆಟ್ರಾಮೀಥೈಲ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಅದು ಟೆಟ್ರಾ ಫೀನೈಲ್ ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ನಿಮ್ಮ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಪಿನಾಕಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ವಿಭಿನ್ನ ಆರ್ ಗಳನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಆರ್ ಎಚ್ ಮೀಥೈಲ್ ಫಿನೈಲ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಇವುಗಳ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿರಬಹುದು ವಲಸೆ ಯೋಗ್ಯತೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿಭಿನ್ನ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳ ನಡುವಿನ ವಲಸೆಯ ಯೋಗ್ಯತೆಯು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಂತರದ ಆರಿಲ್ ನಂತರ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅನ್ನು ದಾನ ಮಾಡುವುದರಿಂದ ವಲಸೆಯ ಯೋಗ್ಯತೆ ಉತ್ತಮವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡಯೋಲ್‌ಗಳ ಅತ್ಯಂತ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು, ಇದರಲ್ಲಿ ಕೀಟೋನ್ ನೀಡಲು ಮರುಜೋಡಣೆ ಇದೆ, ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮೂಲಕ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ವಿಶ್ಲೇಷಿಸೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇಂದ್ರೀಕೃತ h2so4 ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಡಯೋಲ್ ಆಹಾರದ ತೃತೀಯ ಡಯೋಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಸರಿ ನೀವು ಅದನ್ನು ಆಮ್ಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಿಗೆ ಒಳಪಡಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಬ್ಬರು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುವ ಮೊದಲ ಹೆಜ್ಜೆ ಶಿಖರದ ಪ್ರೋಟೋನೇಶನ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುವ ಮೊದಲ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ನಿಮ್ಮ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪಿನಾಕಲ್‌ನ ಈ ಪ್ರೋಟೋನೇಷನ್ ಇದೆ ಮತ್ತು ಇದು ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಮೈನಸ್ ಈ ಐ ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಮೊದಲ ಹಂತವೆಂದರೆ ಪಿನ್‌ಕೋನ್ ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ಹಂತವು ಪ್ರೋಟೋನೇಶನ್ ಆಗಿದ್ದು ಮುಂದಿನದು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಷ್ಟವು ನಿಮಗೆ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ನೀಡಲು ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಷ್ಟವಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಷನ್ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಎರಡನೇ ಹಂತವಾಗಿದೆ, ಇದು ಸಹ ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆಯು ಏಕಕಾಲದಲ್ಲಿ ಆದರೆ ನಾನು ಅವರಿಗೆ ಒಂದೊಂದಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹಂತವು ನೀರಿನ ನಷ್ಟ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ನ ರಚನೆ ಅಥವಾ ಉತ್ಪಾದನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಅನುಸರಿಸಲಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲಿ ಈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ಪೂರಕವಾಗಿ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಈ ರೀತಿಯ ಆವರ್ತಕ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹಂತವು ಅಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಮರುಜೋಡಣೆ ಅಥವಾ ವಲಸೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಪ್ರಶ್ನೆಯೆಂದರೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು ಏಕೆ ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತೃತೀಯದಿಂದ a ಗೆ ಹೋಗುತ್ತೀರಿ ತೃತೀಯ ಇಂಗಾಲ ಸರಿ ಇದು ಈಗಾಗಲೇ ತೃತೀಯ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಗಣಿ ಆದರೆ ಇನ್ನೂ 3 ಡಿಗ್ರಿಯಿಂದ 3 ಡಿಗ್ರಿಗೆ ವಲಸೆ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಏಕೆ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎಲ್ಲಿ ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನ ಮೇಲಿನ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆಯು ಈ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಿರ್ಮೂಲನೆಯನ್ನು ಸುಗಮಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ನೆರೆಯ ಗುಂಪಿನ ಭಾಗವಹಿಸುವಿಕೆಯ ನಿಮ್ಮ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ. ಸುಗಮೀಕರಣವು ವಲಸೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ತೃತೀಯ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನು ಮತ್ತೊಂದು ತೃತೀಯ ಕಾರ್ಬೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್‌ಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿರುವುದಕ್ಕೆ ಯಾವುದೇ ಕಾರಣವಿರುವುದಿಲ್ಲ, ಅಂತಹ ಯಾವುದೇ ರೀತಿಯ ಸ್ಥಿರೀಕರಣವನ್ನು ಒದಗಿಸಲಾಗದಿದ್ದರೆ, ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ವಲಸೆಯ ಮೂಲಕ ಒಮ್ಮೆ ಪಡೆದರೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇತರ ತೃತೀಯ ಇಂಗಾಲವು ಈಗ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಒಂದು ತೃತೀಯ ಇಂಗಾಲದಿಂದ ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕೆ ಧನಾತ್ಮಕ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶದ ಸ್ಥಳಾಂತರವಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆಯಿಂದಾಗಿ ಇದು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ನೆರೆಹೊರೆಯ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪನ್ನು ತೊಡೆದುಹಾಕಲು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಂತರ ಪ್ರೋಟಾನ್ ನಷ್ಟಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಈ ರೀತಿ ತೋರಿಸಿದರೆ ಇದು ನೀಡಲು ಪ್ರೋಟಾನ್ ನಷ್ಟಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಪೈನ್‌ಕೋಲನ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಯು ಅಲ್ಕೈಲ್ ವಲಸೆಯನ್ನು ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಚಾಲನೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಹುದಾದುದನ್ನು ನೀವು ಗಮನಿಸಿದರೆ ಅದು ಕಾರ್ಬೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನಿನ ಮಧ್ಯಂತರ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಆರ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರ್ ಗುಂಪು ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪಿಗೆ ಟ್ರಾನ್ಸ್‌ನಲ್ಲಿ ನೆಲೆಗೊಂಡಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ವಲಸೆ ಹೋಗುವ r ಗುಂಪು ಹೊರಹೋಗುವ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಆಗಿರಬೇಕು ಮತ್ತು r ನ ವಲಸೆ ಮತ್ತು ನೀರಿನ ನಷ್ಟ ಎರಡೂ ಏಕಕಾಲದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇದು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮುಂದಕ್ಕೆ ನಡೆಸುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಚಿಂತಿಸೋಣ ಇದು ವಲಸೆ ಯೋಗ್ಯತೆ ಎಂದು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ ವಲಸೆಯ ಯೋಗ್ಯತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಆದರೆ ನಾವು ನೀಡಿದ ನಮ್ಮ ಸರಣಿಯು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ವಲಸೆ ಯೋಗ್ಯತೆಯು ಗರಿಷ್ಠ ನಂತರ ಆರಿಲ್ ನಂತರ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಲಸೆಯ ಯೋಗ್ಯತೆಯು ಕೆಲವು ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಲಸೆ ಗುಂಪನ್ನು ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕಿಂತ ಮೊದಲು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲನೆಯದು ಗುಂಪಿನ ಸ್ವಭಾವವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸ್ವಭಾವವಾಗಿದೆ ವಲಸೆ ಹೋಗುವ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಆದ್ಯತೆಯಾಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧ ಗುಂಪು ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಗುಂಪು ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಇಂಗಾಲದ ಬಲಕ್ಕೆ ವಲಸೆ ಹೋಗಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕೊರತೆಯ ತಾಣವಾಗಿದ್ದು ಅದು ವಲಸೆ ಹೋಗುವ ಸ್ಥಳವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಗುಂಪು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರಭಾವ ಬೀರಲು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಇದು ವಲಸೆ ಹೋಗುವುದಕ್ಕಾಗಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇದರಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಮ್ಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಿಖರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಎರಡೂ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಲ್ಲಿಯಾದರೂ ಕಾರ್ಬೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ನಿಮ್ಮ ತಲಾಧಾರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮೊದಲ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಬೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ಹಂತವು ಈಗ ಈ ಎರಡರ ನಡುವೆ ಆರಿಲ್ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಫಿನೈಲ್ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾಮೆಥಾಕ್ಸಿಫಿನೈಲ್ ನಡುವಿನ ಫೀನೈಲ್ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾಮೆಥಾಕ್ಸಿಫಿನೈಲ್ ನಡುವೆ ಯಾವ ಗುಂಪು ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧ ಗುಂಪು ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿದಾಗ ಎರಡು ಇದು ಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಬದಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಆದ್ಯತೆಯಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಕೀಟೋನ್ ಪೀನಲ್ ಕೊಲೊನ್ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ವಲಸೆಯು ಫೀನೈಲ್‌ನ ಮೇಲೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಫೀನೈಲ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೀಗೆಯೇ ಆಗಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನನ್ನು ಹೇಳಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೋ ಅದು ನಾವು ಅದರ ಮೂಲಕ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಒಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲ ಆದರೆ ಅನೇಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನಡೆಸಿದೆ ಎಂದು ನಂಬುವಂತೆ ಮಾಡಿದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿಯ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಯು ಎಲ್ಲದರಲ್ಲೂ ಕಂಡುಬಂದಿದೆ, ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎಂದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೇಳಿಕೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ. ವಲಸೆಯ ಯೋಗ್ಯತೆ ಅವಲಂಬಿಸಿರುವ ಎರಡನೆಯ ವಿಷಯವು ವಲಸೆ ಹೋಗುವ ಆಯ್ಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕೆ ಆದ್ಯತೆಯಲ್ಲಿ ವಲಸೆ ಹೋಗುವ ಶ್ರೀಮಂತ ಪರ್ಯಾಯವು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ನ ಸ್ಥಿರತೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮಧ್ಯಂತರ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಸ್ಥಿರತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡೋಣ ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಪಿನಾಕಲ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ನೀವು h2so4 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವ ಮೊದಲ ಹಂತ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತಿರುವಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಈ ಎರಡು ತೃತೀಯ ಇಂಗಾಲಗಳ ನಡುವೆ t ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಎರಡು ಸಾಧ್ಯತೆಗಳಿವೆ ನಾನು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಒಂದು ಮತ್ತು ಎರಡರಂತೆ ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಕಾರ್ಬನ್ ಒಂದರ ಮೇಲೆ ಆಗಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಎರಡರಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸಿದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಎರಡರ ಮೇಲೆ ಆಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ 1 ನಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸಿದರೆ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಒಂದು ಆಗಿರಬಹುದು ಕಾರ್ಬನ್ 1 ನಲ್ಲಿ ಇದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ಆದರ್ಶಪ್ರಾಯವಾಗಿ ಪಡೆಯಬಹುದು a ಮತ್ತು b
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಆಧರಿಸಿದೆ, ಯಾವುದು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆಯೋ ಅದು ಆದ್ಯತೆಯಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ a ಮತ್ತು ರಚನೆ b ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವು ಎರಡು ಫೀನೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರಗಳ ಮೇಲೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಚಾರ್ಜ್ ಡಿಲೊಕಲೈಸೇಶನ್ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರಾಶಸ್ತ್ಯವಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರಾಶಸ್ತ್ಯವಾಗಿ ರೂಪುಗೊಂಡರೆ ಉತ್ಪನ್ನ ಇದರ ಮರುಜೋಡಣೆಯ ಮೇಲೆ ಪಿನಾಕಲ್ ಪಿನಾಕಲ್‌ನಿಂದ ನಿಮಗೆ ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿ ಬಿ ಯಿಂದ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಅದು ನಂತರ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆ ಮತ್ತು ಈ ಪೈನ್‌ಕೋಲೋನ್‌ನ ರಚನೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರಮುಖವಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಉತ್ಪನ್ನ ಏಕೆಂದರೆ b ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಆಗಿದ್ದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ಈ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನೀಡುವ ಇತರರಿಗೆ ಆದ್ಯತೆಯಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಸರಿ ವಲಸೆ ಯೋಗ್ಯತೆಯನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಮೂರನೇ ಪ್ಯಾರಾಮೀಟರ್ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಮಧ್ಯಂತರದ ಸ್ಥಿರತೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ವಲಸೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಆವರ್ತಕ ಮಧ್ಯಂತರವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಥಿರತೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅದರ ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತದೆ, ಅದು ಇನ್ನೊಂದರ ಮೇಲೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಶಿಖರವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಎರಡೂ ಬದಿಗಳಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು. ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ನಡುವೆ ಯಾವುದೇ ವ್ಯತ್ಯಾಸದ ಪ್ರಶ್ನೆಯಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ರೂಪುಗೊಂಡರೆ ಅದು ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೊದಲನೆಯದನ್ನು ತೊಡೆದುಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಫಿನೈಲ್ ಮತ್ತು ಮೀಥೈಲ್ ನಡುವಿನ ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿದೆ. ನಾವು ಒಂದರ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧ ಗುಂಪು ಬಲಕ್ಕೆ ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಎರಡರ ನಡುವೆ ಯಾವುದು ವಲಸೆ ಹೋದರೂ ಅದು i ನ ಸ್ವಭಾವದ ಮೇಲೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತದೆ ಮಧ್ಯಂತರ ಚಕ್ರೀಯ ಮಧ್ಯಂತರವು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗಲಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಫೀನೈಲ್ ಗುಂಪು ವಲಸೆ ಹೋದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಇಂಗಾಲವಾಗಿದೆ, ಈ ಎರಡರಲ್ಲಿ ಯಾವುದಾದರೂ ಈ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ವಲಸೆ ಹೋದಾಗ ಫೆನೈಲ್ ಇದು ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿದೆ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಮತ್ತು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ವಲಸೆ ಹೋದರೆ ಸರಿ, ಇದು ವಲಸೆ ಹೋದರೆ ಇದು ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿದೆ, ನೀವು ಈ ಎರಡು ಮಧ್ಯವರ್ತಿಗಳನ್ನು 1 ಮತ್ತು 2 ಅನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದಾಗ ನೀವು 2 ಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ 1 ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಮತ್ತೆ ಅನುರಣನ ಸ್ಥಿರ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವು ಫೀನೈಲ್ ಉಂಗುರದ ಮೇಲಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಅನುರಣನವನ್ನು ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಿದ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆಗಿಂತ ಫಿನೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆಗೆ ಆದ್ಯತೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆಗಿಂತ ph ಗೆ ಪ್ರಾಶಸ್ತ್ಯವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂಬ ತರ್ಕಬದ್ಧತೆಯನ್ನು ಇದು ಆಧರಿಸಿದೆ.
ನಾವು ಈಗ ಚರ್ಚಿಸಿದ ತರ್ಕವನ್ನು ನಾವು ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಮತ್ತು ಈ ಪಿನಾಕಲ್ ಪಿನಾಕ್ಲಿಯೊನ್

ಮರುಜೋಡಣೆಯಿಂದ ಉದ್ಭವಿಸುವ ಉತ್ಪನ್ನಗಳೇನು ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು s ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ನಾವು ಈಗ ಹೇಳಿದ್ದನ್ನು ಮೌಲ್ಯೀಕರಿಸಲು ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ತೃತೀಯ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿ ತೃತೀಯ ಇಂಗಾಲಗಳು ನಿಮಗೆ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ನೀಡುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎಲ್ಲಾ ಮೂರು ಅಂಶಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನ ಯಾವುದು ಎಂಬ ಪ್ರಶ್ನೆ ಉದ್ಭವಿಸುತ್ತದೆ. ನಂತರ ನೀವು ರಚಿಸಬೇಕಾದ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವು ಈ ಕೀಟೋನ್ ಆಗಿರಬೇಕು ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ನಡುವೆ ಮತ್ತು ಇದರ ನಡುವೆ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗಲಿರುವ ಅತ್ಯಂತ ಸ್ಥಿರವಾದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಎರಡು ಫಿನೈಲ್ ಉಂಗುರಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವು ಇಲ್ಲಿ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತಿದ್ದರೆ. ನಂತರ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಪಿನಾಕಲ್ ಬದಲಿಗೆ ಈ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಈ ಕೀಟೋನ್‌ಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ. ಆವರ್ತಕ ಮಧ್ಯವರ್ತಿ ಸ್ಥಿರತೆಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುವ ವಲಸೆ ಯೋಗ್ಯತೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ವಲಸೆಗಿಂತ ಫಿನೈಲ್ ವಲಸೆಗೆ ಆದ್ಯತೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನ h ಫೀನೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆಯ ಮೂಲಕ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಬಹುದೆಂದು ನಾವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತೇವೆ, ಇದನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬರೆಯಬಹುದು, ಇಲ್ಲಿ ಫೀನೈಲ್ ಗುಂಪು ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಇದರಿಂದ ಮೀಥೈಲ್ ವಲಸೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಎರಡರ ಮೇಲೆ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸರಿ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಂಖ್ಯೆ ಮೂರು ಮತ್ತೆ ಅದು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಾಗಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಸಂಭವನೀಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕಾರ್ಬನ್ ಎಂದು ಭಾವಿಸುತ್ತೇವೆ ಯಾವ ಬಿಯರ್‌ಗಳು ಫೀನೈಲ್ ಗುಂಪು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿದರೆ ಮೀಥೈಲ್ ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ವಲಸೆ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ವಲಸೆ ಯೋಗ್ಯತೆ ಗರಿಷ್ಠವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಈ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನವು ಇದು ಸರಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನವು ಈ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ವಲಸೆಯ ಮೂಲಕ ಇರಬೇಕು ಸರಿ ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದು ಸ್ವಲ್ಪ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಶಿಖರದ ಬದಲಾಗಿ ನೀವು ಇದನ್ನು ನಿಮ್ಮ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವಾಗಿ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡಯೋಲ್ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ನೀವು ಪಿನಾಕಲ್‌ನಿಂದ ಪಡೆಯುವ ಅದೇ ಕಾರ್ಬೋನಿಯಂ ಅಯಾನನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೈಟ್ರಸ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಏನಾಗಲಿದೆ ಇದನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲಾಗುವುದು ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೋನಿಯಂ ಅಯಾನು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುವುದನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಶ್ನೆಯೆಂದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ 1 ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ 2 ನಡುವೆ ನೀವು ಈಗಾಗಲೇ ಕಾರ್ಬೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಉತ್ಪಾದನೆಯ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ನಿಗದಿಪಡಿಸಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಕಾರ್ಬನ್ 2 ಮತ್ತು ಈಗ ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಈ 2 ಆರಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳಲ್ಲಿ ಇದು ವಲಸೆ ಹೋಗುವ ಪ್ಯಾರಾಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಅಥವಾ ಮೆಟಾಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ಯಾರಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗುವುದು ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಲಸೆ ಹೋಗುವುದು ಎಂದು ಊಹಿಸಬಹುದು. ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಫಿನೈಲ್ ಮೈಗ್ರೇಷನ್ ಕಾರ್ಬನ್ 2 ಮೂಲಕ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ 1 ನಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಮೆಟಾಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಫಿನೈಲ್ ಪಾನೀಯದೊಂದಿಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸರಿ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆ ಅದನ್ನು gno3 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿ ಸರಿ. ಈ ಕಾರ್ಬನ್ 2 ನಲ್ಲಿ ಮತ್ತೆ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಹೊರಟಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪು ವಲಸೆಯ ನಡುವೆ ಆಯ್ಕೆಯಾಗಲಿದೆ ಮತ್ತು ಈಥೈಲ್ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದು ನಿಮ್ಮನ್ನು ಬಿಟ್ಟು ವಲಸೆ ಹೋಗಲಿದೆ ಈ ಅಸಿಲ್ ಘಟಕ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಹ್ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ನಾನು ಇದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಚಿತ್ರಿಸಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೀಥೈಲ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ವಲಸೆ ಸರಿ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆ ನೀವು ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಡಯೋಲ್‌ನ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಈಗ ಇದು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ. ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಡಯೋಲ್ ಅನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ, ಇದು ಪರಾಕಾಷ್ಠೆಯಾಗಿದೆ, ಎರಡೂ ತೃತೀಯವೇ ಸರಿ, ನಿಮ್ಮ ಅನುಕೂಲಕ್ಕಾಗಿ ನಾನು ಇದನ್ನು 1 2 3 4 ಐದು ಮತ್ತು ಆರು ಎಂದು ನಂಬುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಒನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಆರು ನಡುವೆ ಮೊದಲನೆಯದು ಇದು ಆಮ್ಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ 6 ನಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ರೂಪುಗೊಂಡರೆ ಅದು ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರದ ಭಾಗವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಬಹುದು ಯಾರಿಗೆ n ಇದು ಐದು ಸದಸ್ಯರ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಕಾರ್ಬನ್ 6 ನಲ್ಲಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಿದರೆ ಈಗ ಮುಂದಿನ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ವಲಸೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧವು ನಿಮಗೆ ನೀಡಲು ಕಾರ್ಬನ್ 6 ಆಗಿರುವ ಈ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಈ ಸಾಮಾನ್ಯ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೂಲಕ ಎರಡು ಉಂಗುರಗಳನ್ನು ಸಂಪರ್ಕಿಸುವ ಸ್ಪೈರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ರಿಂಗ್ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಒಂದನ್ನು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ, ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಅದನ್ನು ಮತ್ತೆ ನಂಬಿದರೆ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಕಾರ್ಬನ್ ಆರು ಸರಿ ಇದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಎರಡು 3 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿದೆ 4 ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ 5 ಈಗ ಈ ಸ್ಥಾನಕ್ಕೆ ಸಿಸಿ ಬಾಂಡ್ ವಲಸೆಯ ಮೂಲಕ ಕಾರ್ಬನ್ 6 ಗೆ ಸಂಪರ್ಕಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ರಿಂಗ್ ವಿಸ್ತರಣೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಇವುಗಳು ಸ್ಪೈರೋ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರ ವಿಸ್ತರಣೆಯು ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವಾಗಿ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಪಿನಾಕೋಲ್ ಪಿನಾಕೋಲೋನ್ ಮರುಜೋಡಣೆಯು ನಿಮಗೆ ರಿಂಗ್ ವಿಸ್ತರಿತ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುವ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ , ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಸದಸ್ಯರು ಮತ್ತು ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಸಂಯೋಜನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸರಿ 5 ಸದಸ್ಯರ ಮೇಲೆ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆಯೇ ಅಥವಾ 4 ಸದಸ್ಯ 5 ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 4 ಸದಸ್ಯರ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಇಂಗಾಲದ ಬಂಧದ ವಲಸೆಯು ರಿಂಗ್ ವಿಸ್ತರಣೆಯಾಗಲು ಮತ್ತು ಇದರಲ್ಲಿ

ನಡೆಯುತ್ತದೆಯೇ ಎಂಬುದು ಒಂದು ಆಯ್ಕೆಯಾಗಿದೆ. ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಎರಡು ಸಮ್ಮಿಳನಗೊಂಡ ಐದು ಸದಸ್ಯ ಉಂಗುರಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಸುರುಳಿಯಾಕಾರದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದ್ದು, ನೀವು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಪರ್ಯಾಯದಲ್ಲಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸದೊಂದಿಗೆ ಎರಡು ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಡಯೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಅದೇ ರೀತಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ರಿಂಗ್ ವಿಸ್ತರಣೆಗೆ ಒಳಗಾಗಲಿದೆ ನಿಮಗೆ ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಎರಡು ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಸಂಯೋಜನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದು ಆರು ಸದಸ್ಯರನ್ನು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಣೆಯೊಂದಿಗೆ ಸ್ಥಳಾಂತರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಒಂದು ಮಿಥೈಲ್ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಒಳಪಡಿಸುತ್ತೀರಿ ಪಿನಾಕೋಲ್ ಪಿನಾಕಲ್ ಕೊಲೊನ್ ಮರುಜೋಡಣೆಯ ಅದೇ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡರ ನಡುವೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಈ ರಿಂಗ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ರಿಂಗ್ ಒಂದು ಮತ್ತು ರಿಂಗ್ ಎರಡು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ರಿಂಗ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ರಿಂಗ್ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ನಿಮಗೆ ಏಳು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವನ್ನು ನೀಡಲು ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ 6 ಮತ್ತು 7 ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ , ಇದು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ, ನೀವು ಈ ಡೈ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಸೈಕ್ಲಿಕ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಇರುತ್ತದೆ ಈ ಸರಪಳಿಯು ನಿಮ್ಮ ಅನುಕೂಲಕ್ಕಾಗಿ ನಾನು ಅವುಗಳನ್ನು ನಾಲ್ಕೈದು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿದ h2so4 ಅದೇ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ನೀವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುವ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿ ದಯವಿಟ್ಟು ಏನಾಗಲಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವೇ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ ಯಾವುದು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಒಂದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗಣಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಫಿನೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದಾಗಿ ಅದು ಆರಕ್ಕೆ ಬಲಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಮ್ಮೆ ಅದು ಆರು ಗಂಟೆಗೆ ರೂಪುಗೊಂಡ ನಂತರ ರಿಂಗ್‌ನಿಂದ ಸಿಸಿ ಬಾಂಡ್‌ನಿಂದ ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮತ್ತೆ ಇದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ರಿಂಗ್ ವಿಸ್ತರಣೆಯ ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಯಿತು ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಓಹ್ ಮತ್ತು ಈಗ ಕೀಟೋವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ನಿಮ್ಮ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು 2 3 ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ಐದರಲ್ಲಿ ಎರಡು ಫಿನೈಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ 6 ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮಾಡಬಹುದು ನೋಡಿ t ಇದು ಮೇಲ್ನೋಟಕ್ಕೆ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಚಕ್ರದ ಡಯೋಲ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ರಿಂಗ್ ವಿಸ್ತರಣೆಯ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಇದು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ, ಮೊನೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಡಯೋಲ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಂದು ಉದಾಹರಣೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಅದೇ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಒಳಪಡಿಸಿದರೆ ನೀವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸಿದಂತೆ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಪ್ರೋಟೋನೇಶನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದೀಗ ಈ ರೀತಿಯ ಕಾರ್ಬೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನನ್ನು ಹೊಂದಲಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತೆ ಎರಡು ಸಾಧ್ಯತೆಗಳಿವೆ ಈ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ವಲಸೆ ಇದೆ ಎಂಬುದು ಸರಿ ಇದು ಹೈಡ್ರೈಡ್ ವಲಸೆಯ ಮೂಲಕ ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಇದ್ದರೆ ಅದು ಬಲಕ್ಕೆ ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲ ಒಂದಾಗಿರಬಹುದು, ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧ ವಲಸೆಯಿದ್ದರೆ ಮೂಲ ಎರಡು ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುವ ಎರಡು ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಯಾವುವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇಲ್ಲಿಯೇ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಚಲಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸನೋನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ನಿರೀಕ್ಷಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ಕಾರ್ಬನ್-ಇಂಗಾಲದ ಬಂಧದ ವಲಸೆ ಇದ್ದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಏನು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ರಿಂಗ್ ವಿಸ್ತರಣೆಯ ಡಿ ಇದು ನಿಮಗೆ ರಿಂಗ್ ಸಂಕೋಚನದ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ನಿಮ್ಮ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ರಿಂಗ್ ಸಂಕೋಚನವಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ ಉದಾಹರಣೆಗಳ ಪ್ರಕಾರ ವಿಸ್ತರಿತ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತಿದೆ ಇದು ರಿಂಗ್ ಸಂಕೋಚನ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಇದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ವಲಸೆಯು ಆದ್ಯತೆಯ ಮಾರ್ಗವಲ್ಲ ಇದು ಈ ಬಂಧದ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ವಲಸೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಆದ್ಯತೆಯ ನಿಯಮವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಯಾಂತ್ರಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಸಂಭವಿಸಲು ಕಾರಣವೇನಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲನೆಯದು ಈ ಡಯೋಲ್‌ನ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾದ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಅದು ಸಿಸ್ ಅಥವಾ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಿಸ್ ಅಥವಾ ಟ್ರಾನ್ಸ್‌ನ ಮಿಶ್ರಣದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತಿದ್ದರೆ ಅದು ಹೇಗೆ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಎಂದು ಕುರ್ಚಿಯ ಅನುಸರಣೆಯಲ್ಲಿ ಹೇಳೋಣ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಐಸೋಮರ್ ಎ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಒನ್ ಟು ಡಯೋಲ್ ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಇದರರ್ಥ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಟ್ರಾನ್ಸ್ 1 2 ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್ ಡಯೋಲ್ ನಂತೆ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಇದು ಕರ್ಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ರಿಂಗ್ ಫ್ಲಿಪ್ಡ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಇನ್ನೊಂದು ರೂಪವು ಡೈ ಸಮಭಾಜಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡೂ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಕರ್ಣೀಯ ಅಥವಾ ಡೈ ಈಕ್ವಟೋರಿಯಲ್ ಈಗ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೊದಲ ಹಂತವಾಗಿ ಪ್ರೋಟೋನೇಷನ್ ಸರಿ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ , ಡೈ ಮೊಟ್ಟೆಯ ಚಿಪ್ಪಿನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೊದಲನೆಯದಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕರ್ಣಕ್ಕೆ ಯಾವುದೇ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ವಲಸೆ ಹೋಗಲು h ಮತ್ತು oh ಪರಸ್ಪರ ವಿರೋಧಿಯಾಗಿರಬೇಕು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಪೆರಿಪ್ಲಾನಾ ವಿರೋಧಿ ಆಗಿರಬೇಕು ಸರಿ, ಇದು ವಲಸೆ ಹೋಗಲು ಮತ್ತು ವಲಸೆ ನಡೆಯಲು ಅವರು ಪೆರಿಪ್ಲಾನರ್ ವಿರೋಧಿ ಆಗಿರಬೇಕು ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ h ಮತ್ತು oh ಯಾವುದೇ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅವು ಪರಸ್ಪರ ವಿರೋಧಿಯಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕರ್ಣದಲ್ಲಿ ಡೈ ಈಕ್ವಟೋರಿಯಲ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಒಮ್ಮೆ ಇದು ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಿ ಈಗ ಮುಂದಿನ ಹಂತವೆಂದರೆ ಅದು ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ಸರಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಗುಂಪನ್ನು ತೊರೆಯುವುದು ಮತ್ತು ನೆರೆಯ ಗುಂಪು ಪೆರಿಪ್ಲಾನರ್ ವಿರೋಧಿಯಾಗಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪಿಗೆ ಆಂಟಿಪೆರಿಪ್ಲಾನರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಬಾಂಡ್ ವಲಸೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ನಿಜವಾಗಿ ನೆರೆಯ ಗುಂಪಿನಂತೆ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ರಿಂಗ್ ಸಂಕೋಚನ ಉತ್ಪನ್ನವಾದ ಒಂದೇ ಒಂದು ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿಸಿ ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪಿಗೆ ಪೆರಿಪ್ಲಾನಾರ್ ವಿರೋಧಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪೂರಕ ಸಿಸ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಡೈ ಈಕ್ವಟೋರಿಯಲ್ ಕಾನ್ಫರ್ಮೇಶನ್‌ನಿಂದ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಐಸೋಮರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಕೇವಲ ಒಂದು ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ. ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಈ ಡಯೋಲ್‌ನ ಸಿಸ್ ಐಸೋಮರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೀರಿ, ಇದರಲ್ಲಿ ಎರಡು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್‌ಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಸಮಭಾಜಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಹೊರಡುವ ಗುಂಪನ್ನು ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಮಾಡಿದ ನಂತರ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪು ನಮಗೆ ಹೇಳೋಣ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ನೆರೆಯ ಗುಂಪು ಪೆರಿಪ್ಲಾನರ್ ವಿರೋಧಿಯಾಗಿರಬೇಕು ಹಾಗಾಗಿ ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಿಂದ ಇದು ಸಂಭವಿಸಿದರೆ, ಅದು ಇಲ್ಲಿಂದ ಸಂಭವಿಸಿದರೆ ಅದು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ವಲಸೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಇದು ಈ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಸರಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಈ ಎರಡು ಆಯ್ಕೆಗಳಿವೆ ಒಂದೋ ನೀವು ಈ ಸಂಯೋಜನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅಥವಾ ನೀವು ಈ ಸಂಯೋಜನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ವಲಸೆಯಿಂದ ಈ ಸಿಸ್ ಐಸೋಮರ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸರಿ ಈ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ವಲಸೆ ಹೋದರೆ ನೀವು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸಾನೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧವು ವಲಸೆ ಹೋದರೆ ಮತ್ತೆ ನೀವು ಈ ಆಲ್ಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ehyde

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಮಾರ್ಗಗಳಿಂದ ಬರುವುದರಿಂದ ಮತ್ತು ನೀವು ಎಲ್ಲಾ ಕೊಡುಗೆಗಳನ್ನು ಒಟ್ಟುಗೂಡಿಸಿದರೆ ಈ ಉತ್ಪನ್ನವು ಈ ಚಕ್ರ ಡಯೋಡ್‌ನ ಆಮ್ಲ ವೇಗವರ್ಧಿತ ವಲಸೆಯ ನಡವಳಿಕೆಯನ್ನು ನಾವು ನಿರ್ವಹಿಸಿದಾಗ ಈ ಉತ್ಪನ್ನವು ಮೇಲುಗೈ ಸಾಧಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳು ಹೊಂದಿರುವ ಹೋಲಿಕೆಗಳು ಮತ್ತು ವ್ಯತ್ಯಾಸಗಳು ಯಾವುವು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪರಿಷ್ಕರಿಸಿ ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಗೆ ಫೀನಾಲ್‌ಗಳಿಗಾಗಿ ಸಜ್ಜುಗೊಳಿಸಿ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK