ಐಐಟಿ ಪಲ್ಸ್ ವಿಶೇಷ ಅಧಿವೇಶನಕ್ಕೆ ಸ್ವಾಗತ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂದು ನಾವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾವು ಆಹ್ ನೀವು ಪ್ಯಾಕ್ ನಾಮಕರಣವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಎಂದು ಬರುತ್ತದೆ ಐದು ಆರು ಏಳು ಎಂಟು ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಡಬಲ್ ಒಂದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು ಆರು ಡ್ಯಾಶ್ ಏಳು ಡ್ಯಾಶ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಈಗ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಪ್ಯಾಕ್ ನಾಮಕರಣವು ಬದಲಿಯಾಗಿ ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಉದ್ದವಾದ ಚೈನ್ ಅನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಇದು ಹೀಗಿರುತ್ತದೆ ಐದು ಗುಂಪು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಐದು ಫಿನೈಲ್ ಎರಡು ಆಕ್ಟಾ ಈಗ ತಿಳಿದಿದೆ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಏಳು ಎಂಟು ಮತ್ತು 6 ಡ್ಯಾಶ್ 7 ಡ್ಯಾಶ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಇದು ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಒಂದು ಮಾತ್ರ ಮತ್ತು ಈ ಗುಂಪು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಮೆಥ್ ಈಥೈಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ 5 1 ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಈಥೈಲ್ ಮತ್ತೆ ಎರಡು ಆಕ್ಟಾನಾಲ್ ಅಥವಾ ಆಕ್ಟೇನ್ ಎರಡು ಸಹ ಸರಿ ಈಗ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಈ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಕೀಟೋನ್ ಗುಂಪು ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಗ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಏಳು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಮತ್ತು ಇದು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಈ ಬದಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಈ ಐದು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಉನ್ನತ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಈ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಬರಬಹುದು ನೀವು ಈ ಕಡೆಯಿಂದ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಏಳು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಸರಿ ನಾನು ಮತ್ತೆ ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೌದು ಈಗ ನೀವು ಈ ಕಡೆಯಿಂದ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಏಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಮಕರಣ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಮೂರು ಆಹ್ ಮತ್ತು ಇದು ಬರುತ್ತಿದೆ ಕಡೆ ಐದು ಬರುತ್ತಿತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಕಡೆ ಮಾತ್ರ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಪ್ರೊಫೈಲ್ ಮೂರು ಪ್ರೊಫೈಲ್ ಬರುತ್ತದೆ ಈಗ ಇದು ಹೆಪ್ಟೇನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಪ್ಟೇನ್ ಈಗ ಎರಡು ಮತ್ತು ಆರು ಸ್ಥಾನದ ಕೀಟೋ ಗುಂಪು ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಈಗ ಎರಡು ಸಿಕ್ಸ್ ಡಿಯಾನ್ ಅನ್ನು ಹೆಫ್ಟ್ ಮಾಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನು ನಾಮಕರಣವು ಈಗ ಈ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪು ಇಲ್ಲಿ ಮುಖ್ಯ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಇದು ಅತಿ ಉದ್ದದ ಸರಪಳಿ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಏಳು ಎಂಟು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅತಿ ಉದ್ದದ ಸರಪಳಿ ಮತ್ತು ಈ ಬದಿಯ ಕೀಟೋನ್ ಗುಂಪು ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಕೀಟೊ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ ಗೌ p ಸಂಯೋಜನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಏಳು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನಾಮಕರಣ ಏನಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಮಕರಣವು ಐದು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಸಿಟೈಲ್ ಗುಂಪು ಅಸಿಟಿಲೀನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಾಮಕರಣವು ಐದು ಐದು ಅಸಿಟೈಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಕ್ಟಾನೆಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಐದು ಅಸಿಟೈಲ್ ಆಕ್ಟಾನಲ್ ಈಗ ನಾವು ಕೆಲವು ಚಿರಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ರೇಸ್‌ಮಿಕ್‌ನಲ್ಲಿದ್ದರೆ ಸಂಬಂಧಿತ ಸ್ಟಿರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯನ್ನು ಹೇಳಲು ಇದು ಆವರ್ತಕ ರಿಂಗ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್ ಮತ್ತು ಒಂದು ಸ್ಥಾನ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಕಾರ್ಬಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಇದು ಕೇವಲ ಚಿರಲ್ ರೂಪವಾಗಿದೆ ನಂತರ ನೀವು ಈ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ 1 ಆರ್ 4 ಆರ್ ಇದೇ ರೀತಿಯ ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಬರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ಲಸ್ ಸೀರೀಸ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಚಿರಲ್ ಒನ್ ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್ ಮಾತ್ರ ಇದ್ದರೆ ಅದು ಈ ಒಂದು ಆರ್ ಫೋರ್ ಆರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮಕ್ಕಳ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಈ ರೀತಿಯ ಕಾರ್ಬೋಕ್ಸೈಟ್ ಅನ್ನು ಎಳೆಯಿರಿ ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಮತ್ತೆ ch3 ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಒಂದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸ್ಟಿರಿಯೊ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಏನಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು r ಇದು r ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಆರ್ ಮೂರು ಆರ್ ಎಫ್‌ಐಆರ್ ನಾವು ಚಿರಾಲಿಟಿಗೆ ಎರಡು ಆರ್ ಮೂರು ಎರಡು ಈಥೈಲ್ ಮೂರು ಮೀಥೈಲ್ ಪೆಂಟಾ ಶೂನ್ಯವನ್ನು ನೀಡಬೇಕಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಯು ಪ್ಯಾಕ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪು ಸ್ವಲ್ಪ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಈ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಈಗ ಸಕ್ರಿಯ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ದುರ್ಬಲ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ದುರ್ಬಲ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳು ಮೂಲ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಈ ಸಕ್ರಿಯ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ದುರ್ಬಲ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಫೈಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ r2 os ಆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ನೀರು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಪಾಯಿಂಟ್ ಆರ್‌ನಿಂದ ರೋಹ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಥವಾ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೈಡ್ರೇಟ್ ಮಾಡಿದಾಗ ಇದನ್ನು ಅಸಿಟೈಲ್ಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಇದನ್ನು ಹೈಡ್ರೇಟ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು h3o ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಅಸಿಟೋನ್‌ನಂತಹ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಗುಂಪುಗಳು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಮತ್ತು ಇದು ಈಗ ಇದರ ಅನುರಣನ ರೂಪದಲ್ಲಿದೆ, ನೀವು ಈಗಾಗಲೇ ಇರುವ ನೀರನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ನೀರು ಇದೆ, ಇದನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನೀರು ಈಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಧನಾತ್ಮಕ ಸಿ ಇರುತ್ತದೆ ಮೊದಲು ಹರ್ಜ್ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ಈಗ ಹೆಚ್ ಮೈನಸ್ ಲಿಬರಲ್ ನಂತರ ಅದು ಎಷ್ಟು ಮೈನಸ್ ಹೆಚ್ ಜೊತೆಗೆ ನೀವು ಹೈಡ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಈಗ ನಾವು ಅಸಿಟಾಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಸಿಟೈಲ್ಸ್ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಸಿಟಾಲ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ ನಂತರ ಅಸಿಕ್ಲಿಕ್ ಅಸಿಟಾಲ್‌ಗಳು ಎಚ್ ಪ್ಲಸ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಎಥಿಲೀನ್ ಡಯೋಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಈ ಕೀಟೋನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ಇದನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಸಿಟಾಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಸ್ಥಿರತೆಯ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ರಕ್ಷಣಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನಂತೆ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಸಿಟೈಲ್‌ಗಳು ಗುಂಪು ಸಂಭಾವ್ಯ ಗುಂಪಿನ ವಿದೇಶಿಯರ ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳನ್ನು ರಕ್ಷಿಸಲು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅಸಿಟಾಲ್‌ಗಳು ಆಮ್ಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೊಲೈಸ್ ಆಗುತ್ತವೆ ಆದರೆ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಸುಲಭವಾಗಿ ರೂಪುಗೊಂಡಿವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಸುಲಭವಾಗಿ ರೂಪುಗೊಂಡ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳನ್ನು ಹೈಡ್ರೊಲೈಸ್ ಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಡಿಪ್ರೊಟೆಕ್ಟ್ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಉತ್ತಮವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಇದನ್ನು ಆದರ್ಶ ಸಂರಕ್ಷಣಾ ಗುಂಪು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಕೆಲವು ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರಕವನ್ನು ಬಳಸಲು ಬಯಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಆಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ರಕ್ಷಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದನ್ನು ರಕ್ಷಿಸಬಹುದು ನೀವು ಇದನ್ನು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸಾನೋನ್‌ನಿಂದ ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸಬೇಕೆಂದು ಬಯಸಿದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸುತ್ತೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಸಂಪರ್ಕ ಕಡಿತಗೊಳಿಸಿದರೆ ನಿಮಗೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತ ಬ್ರೋಮೊದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನಿಮಗೆ ಇಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಮತ್ತು ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೊದಲು ಈ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪನ್ನು ರಕ್ಷಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಈಥರ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ನೀವು ಗಿಗಾಂಟನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸಾನೋನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು. ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸಾನೋನ್‌ನೊಂದಿಗಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಇದು ಕೀಟೊ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪು ಅಸ್ಪೃಶ್ಯವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಕೀಟೋನ್ ಗುಂಪನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ತಿಳಿದಿರುವ ಕಾರಕಗಳಿಂದ ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ರಕ್ಷಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಬೊರೊಯ್ಡ್ರೈಟ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿದರೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನ ಆಮ್ಲ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದಾದ್ಯಂತ ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಮರಳಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಈಗ ಹಾಕಬೇಕು . ಕೀಟೋನ್‌ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಅಸಿಟಾಲ್ ಉತ್ಪಾದನೆಯನ್ನು ಆಯ್ದವಾಗಿ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದಂತಹ ಅಸಿಟಾಲ್‌ಗಳ ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೀವು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ಉತ್ಪನ್ನವು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಪ್ರಶ್ನಿಸಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ h ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒಮ್ಮೆ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಈಗ ನೀರು ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಅದು ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದಾಳಿಯ ನಂತರ ಈ ನೀರು ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಮಾಡಬೇಕು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಡಯೋಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಜೊತೆಗೆ ಬೆಂಚ್ ಮತ್ತು ಸೀಸ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಅಸಿಟೈಲ್‌ಗಳ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ನಿಮಗೆ ಬೆಂಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಒಂದು ಮೂರು ಪ್ರೊಪೇನ್ ಡಯೋಲ್ ಸಿಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಕೇಳಬಹುದು ನೀವು ಪಿಸಿಸಿ ಮಾಡಿದರೆ h3o ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಗಳನ್ನು ಕೇಳಬಹುದು ಎಥೆನಾಲ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪಿಸಿಸಿ ಪಿಸಿಸಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಿದರೆ ಮೊದಲು ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಡೆ ಅನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು ಹೈಡ್ ಎರಡನ್ನೂ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ನಾವು ಹಂತ ಹಂತವಾಗಿ ಮಾಡಬಹುದು ಈ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಸಾಧ್ಯತೆಯಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹೀಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಉತ್ಪನ್ನವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹೈಡ್ರೇಟ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕೂಡ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಭಾವಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನಕ್ಕೆ ದಂಡ ವಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲ ಸ್ಥಿತಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹೈಡ್ರೇಟ್‌ಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀರು ಇಲ್ಲವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಈ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಎಥೆನಾಲ್ ಅನ್ನು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿ ಸೇರಿಸಿದರೆ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯು ನೀರನ್ನು ತೊಡೆದುಹಾಕುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರು ನಿರ್ಮೂಲನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಎಥೆನಾಲ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಸಿಟಾಲ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಂದು ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಉತ್ಪನ್ನದ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅಖಂಡವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಡೈಕೆಟೋನ್ ಆಗಿರಬೇಕು ಎಂದು ನಾವು ಯೋಚಿಸಬಹುದು.
ಆದ್ದರಿಂದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ನಮಗೆ ಗೊತ್ತು ಕೆ ಮೈನರ್ ನಾಲ್ಕು ಕ್ವಾರೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯು ಅದು ಡಯೋಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಆದರೆ ನೀವು ಕ್ಯಾಮೆರಾವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಕ್ಸಿಡೈಜ್ ಆಗುತ್ತದೆ ed
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೊದಲು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ರಕ್ಷಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು h ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಸಾಕಷ್ಟು ಕೇಳಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ಅವನ ಡಯಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು pcc ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಅಥವಾ cro3 ಅಥವಾ ಜೋನ್ಸ್ ಆಕ್ಸಿಡೇಶನ್ cro3 h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈಗ ಜಲೀಯ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಸಿಟಲ್‌ನ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಯು ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಈ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅಸಿಟೈಲ್ ವಿನಿಮಯವಾಗಿದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಇದ್ದರೆ ಅದು ಇಂಟ್ರಾಮೋಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅದು ವಿನಿಮಯ ಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನಾವು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡಬಹುದು. ಇಲ್ಲಿ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಇದು ಈಗ ಅಸಿಟಲ್ ಮೋಟಿಫ್ ಆಗಿದೆ ನೀವು ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಅದು ಹೇಗೆ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉಂಗುರವನ್ನು ತೆರೆಯುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಆಕ್ಸೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಅದು ವೇಗವಾಗಿ ಆಕ್ಸಿನಿಯಂ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಅಯಾನು ಈ ರೀತಿ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡಿಯಂ ಅಯಾನ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಈಗ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಇಂಟ್ರಾಮೋಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ h ಜೊತೆಗೆ ವಿಮೋಚನೆಯ ನಂತರ ನೀವು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅದು ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ವಿನಿಮಯ ಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ಜಾಗರೂಕರಾಗಿರಬೇಕು, ಇದು ಇನ್ನೋರ್ ಲಿಥರ್ ಒಳಗಿನ ಲಿಥರ್ ಮತ್ತು ಪ್ರಶ್ನೆ ಅದು h3o ಜೊತೆಗೆ ನಾವು ಮೆಥನಾಲ್ ಅನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಹಾಕಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಲಿಥಾರ್‌ನಲ್ಲಿ ನೀವು h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಅದು ಈ ರೀತಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೊದಲು ಅಸಿಟಾಲ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಈ ಸಂಯೋಜನೆಯು ಆಕ್ಸಿಡಿಯಂ ಅಯಾನ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಈಗ ನೀರು ಇಲ್ಲಿ ಸೇರಿಸುತ್ತದೆ ಈಗ ಈ ಫೋಟಾನ್ ವಿನಿಮಯವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೊದಲು ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್ ರೂಪುಗೊಂಡಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೆಳಗಿರುತ್ತದೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯು ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀರು ತೊಡೆದುಹಾಕುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾಬೆಟ್ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಕೀಟೋನ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಡಾಲ್ ಮತ್ತು ಕಾನ್ಯೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಸಹ ಉಪಯುಕ್ತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಕೆಲವು ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇಂಟ್ರಾ ಆಣ್ವಿಕ ಆವೃತ್ತಿಯು ಸಹ ಉಪಯುಕ್ತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಟ್ರಾ ಮಾಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಆಲ್ಡಾಲ್ ಎಂದರೆ ಎರಡು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಇದೇ ರೀತಿಯ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಐದು ಡೈಕೆಟೋನ್ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅಥವಾ ನೀವು ಇದನ್ನು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಎಂದು ನಾಮಕರಣ ಮಾಡಬಹುದು ಏಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಆರು ಎಫ್ 10 ಡಿಯಾನ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ನೀವು ಅಲ್ಡಾಲ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಅಣು ಮತ್ತು ಎನೋಲೇಟ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಥವಾ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಅಮೂರ್ತಗೊಳಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈಗ ಇದು ಐದು ಗಂ ಪ್ಲಸ್ ಡಿಪೋಟನೇಟೆಡ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸಿದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಏಳು ಗಂ ಪ್ಲಸ್ ಡಿಪ್ರೊಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಈಗ ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಈಗ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲು ಬಯಸಿದರೆ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಇದು ನಾಲ್ಕು ಸದಸ್ಯರಾಗುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಅನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಇದು ಅಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇಲ್ಲಿ ಅದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ನೀವು ಆರು ಸದಸ್ಯರನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತೋರಿಕೆಯ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ನಂತರ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ n ಈ ದಾಳಿಯ ನಂತರ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಭಾಷಾಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞರ ರೂಪ ಓ ಮೈನಸ್ ಇದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಏಳು ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೋಡಿ ಇದು ಏಳು ಆರು ಐದು ನಾಲ್ಕು ಮೂರು ಎರಡು ಒಂದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಈಗ ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಇದು ನೀರಿನ ಸಂಸ್ಕರಣೆಯ ನಂತರ ಆಲ್ಡೋಲ್ ಉತ್ಪನ್ನವು ಆಲ್ಡೋಲ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದರೆ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ವರ್ಣಮಾಲೆಯ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಹ್ ಒಂದು ಐದು ಕೀಟೋ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗಳು ಈಗ ನಾವು ಕೀಟೋ ಸಿಸ್ಟಮ್ಸ್ಾಗಿ ಒಂದನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಬಹುದು ಇದನ್ನು ಬೆಂಬಲಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಐದು ಎರಡು ಐದು ಹೆಕ್ಸ್ ಮತ್ತು ಕೆಳಗೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಇದು ಇಲ್ಲಿಯೂ ಡಿಪ್ರೊಟೋನೇಟ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ಐದು ಸದಸ್ಯರನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಶುಭ ನಂತರ h2 ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವನ್ನು ನೀವು ಒಂದು ಚಕ್ರವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಈಗ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಈಗಾಗಲೇ ಆವರ್ತಕ ಸಂಯುಕ್ತವು ಈ ರೀತಿಯ ಡಿಕಾಟೊ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯೊಂದಿಗೆ ಇದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಇದು ಒಂದು ಐದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ಫೌ ಆಗಿದೆ r ಐದು ಮತ್ತು ಇದು ಆರು ಹತ್ತು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಏಳು ಎಂಟು ಒಂಬತ್ತು ಹತ್ತು ಎಂಬ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಉತ್ಪನ್ನವು ಕಳೆದ ಬಾರಿ ನಾವು ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಅಸಿಕ್ಲಿಕ್ ಪ್ರಕರಣವನ್ನು

Prutor@IITK

ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಇಲ್ಲಿ ಆರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ಡಿಪ್ರೊಟೆಂಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆರು ಸದಸ್ಯರಾಗುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಕಷ್ಟು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ವ್ಯಾಟೇಜ್ ಆಗಿದೆ 1 2 3 4 5 6 7 8 ಒಂಬತ್ತು ಹತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಐದು ಎರಡು ತುಂಡು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಗುಂಪು ಈಗ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದರೆ ಆಲ್ಡಾಲ್ ಘನೀಕರಣ ಉತ್ಪನ್ನವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಲಿನೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಇದು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಡಬ್ಬಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೊಂದಿರದ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಸಮಾನವಾದ ಎಫ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಕೆಲವು ವರ್ಷಗಳ ಹಿಂದೆ ಬಂದ ಒಂದು ಪ್ರಶ್ನೆ ಆರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮೂಲಭೂತ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ qh ಸ್ಥಿತಿಯ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಮೂರು ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಸಮಾನವಾದ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಸಮಾನವಾದವು ಆಲ್ಡೋಲ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಭಾಗವಹಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೊನೆಯ ಸಮಾನದಲ್ಲಿ ನಾವು ಭಾಗವಹಿಸುತ್ತೇವೆ ಡಬ್ಬಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲಿಗೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಒಂದು ಅಣುವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ನಂತರ ಇನ್ನೊಂದು ಅಣುವು ಬರುತ್ತದೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇಲ್ಲ ಇದು ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ಸೆಂಟರ್ ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇಲ್ಲ ಮತ್ತು ಈಗ ವಾಹಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಸಣ್ಣ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಮತ್ತು ಇದು ಸ್ಟೆರಿಕ್ ವಿಕರ್ಷಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮುಖ್ಯವಾಗಿ ದಾನಿಯಾಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ವಿತರಣೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಇದರೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ch2oh
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ch2h ಕಾನ್ಯೆ ಬಾಣದಿಂದ ಬಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಮೂರು ಆಲ್ಡೋಲ್‌ನಿಂದ ಬಂದವು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಅಣುವಾಗಿದೆ ನೀವು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅದು ಹ್ಯಾಲೋಜನೇಶನ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಒಬ್ಬ ಮಾಜಿ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಸಾಕಷ್ಟು ಪ್ರಾಬಲ್ಯವಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಬೇಸ್ ನಂತರ ಇದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ, ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಕೇಂದ್ರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹಾಕಿದಾಗ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕೇಂದ್ರವು ಈಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ಇದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಆಗಿದ್ದು, ಈಗ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಈ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಹಲವಾರು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು, ನೀವು ಈ ಅಮೈನ್ ಡೈಮಿಥೈಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ , ಏಕೆಂದರೆ ವಜ್ರದ ಅಂಶವು ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈಗ ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುವುದು ಎಂಬ ಪ್ರಶ್ನೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಸಂಪರ್ಕ ಕಡಿತಗೊಳಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ನೀವು ಮಾಡಿದರೆ ಮೈನಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ನೀವು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಇಮಿನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅಸಿಟೋಫೆನೋನ್ ಮತ್ತು ಸೆಮಿನಿಯಮ್ ಅಯಾನಿನಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ನೀವು ಈ ಬಂಧವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಉನ್ಮಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸರಿ ಈಗ ನಾವು ಓರ್ಝೋನೊಲಿಸಿಸ್ ಅನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಓರ್ಝೋ ಪರಾಗಗಳ ನೊಲಿಸಿಸ್ ಪರಾಗಗಳ ಆರ್ಗನೊಲಿಸಿಸ್ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಅದನ್ನು ನಾವು ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ನೀವು ಮರದ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಯನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ಸತು ಆಮ್ಲದ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಕೆಲಸವನ್ನು ನೀವು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸಹ ನೀಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನವು ಏನಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೂರು ಡಬಲ್ ಇವೆ ಎಂದು ನೋಡಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಅಡ್ಡಲಾಗಿ ಬಂಧಗಳು ಎಂದರೆ ನೀವು ಎರಡು ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಸ್ಥಾನಪಲ್ಲಟಗೊಳಿಸಬೇಕಾದ ದ್ವಿಗುಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ನೀಡಿದರೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಅನ್ನು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಸ್ಕೆಟೋನ್ ಮತ್ತು ಈಗ ಒಂದು ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಬನ್ನಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಮೂರು ಅಣುಗಳು ಇರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಅಣುವು ಮತ್ತೊಂದು ಈ ಬದಿಯ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಈ ಬದಿಗೆ ಮತ್ತೆ ಕೇತು ಮತ್ತು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಮತಲ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪಾಲಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ನೀವು ಅನೇಕ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಉಪಯುಕ್ತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಬಹುದು ಕೆಲವು ಸಮಸ್ಯೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮಸ್ಯೆಯೆಂದರೆ ಬೀಟಾ ಮಿಡ್‌ಸಿನ್‌ಗೆ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇವಲ ಎರಡು ಬಂಧವಿದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವು c 10 h 16 ಮತ್ತು ಸ್ಟುಪಿಡ್ ಪ್ಲಾಟಿನಂ 2 6 ಡೈಮಿಥೈಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಆಕ್ಟೇನ್ ರೂಪುಗೊಂಡಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 2 6 ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಆಕ್ಟೇನ್ ಉಪಕರಣಗಳು ಸರಿ ಈ ಕಡೆ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಏಳು ಎಂಟು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಆರು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಆಕ್ಟೇನ್ ಈಗ ಓರ್ಝೋನ್ ಜೊತೆಗೆ ಓರ್ಝೋನ್ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯೊಂದಿಗೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಸತುವು ವರ್ಕ್‌ಅಪ್ ಅನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ರೂಪುಗೊಂಡ a c5h6o3 ಅಸಿಟೋನ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಸಮಾನತೆಯ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಮೀಥಿನ್ ಬಿಟುಮೆನ್ ಅದೇ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಚೌಕಟ್ಟನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಈಗ ನೀವು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತತೆಯ ಮಟ್ಟ ಹೇಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನೀವು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬೇಕು ಎಷ್ಟು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳು ಇರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಈ ಸಾಮಾನ್ಯ 10 10 ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು c 10 h 22 ಮತ್ತು h ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೈನಸ್ c 10 ರ ಡಿಗ್ರಿ 16. 6 ಹೈಡ್ರೋಜನ್
ಆದ್ದರಿಂದ 86 ಮತ್ತು ನೀವು 2 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ 6 ರಿಂದ 2 3 ಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳು ಇರುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಸಿಸ್ಟಮ್ c 10 h 22 2 6 ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಆಕ್ಟೇನ್ ಮತ್ತು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತತೆ ಎಷ್ಟು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ಇವೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬರುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಬ್ಬರು ಮಾಡಿ uble one ಯಕೃತ್ತು ರೂಪುಗೊಂಡಾಗ ಅದು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಮೂರು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಇದನ್ನು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಎರಡು ಸಮಾನತೆಯನ್ನು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಎರಡು ಸಮಾನತೆಯು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಎಂದರ್ಥ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರರ್ಥ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ನೀವು ಅಸಿಟೋನ್ ಅಸಿಟೋನ್ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಅಸಿಟೋನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಸಿಟೋನ್ ಇದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಮೋಟಿಫ್ ಇದೆ ನಾನು ಪರವಾಗಿಲ್ಲ ಹೇಳಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಈ ಅಸಿಟೋನ್ ಬರುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಇರುತ್ತದೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನ ಎರಡು ಸಮಾನತೆಯು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡ್ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಒಂದರಿಂದ ಮಾತ್ರ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಈಗ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಡಬಲ್ ಒಂದನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಡಬಲ್ ಒಂದನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಿಟಾಮಿಕ್ಸ್ ಔಷಧದ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ a ನ ರಚನೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬೀಟಾ ಔಷಧ ಮತ್ತು ವಿಲ್ನ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ವಿಶ್ಲೇಷಣೆಯನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಹೌದು ನೀವು ಕೀಟೋವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಲೀಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು c5 h6o3
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು a ಮತ್ತು ಇದು ಬೀಟಾ ಆಗಿದೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ಚಿಕ್ಕ ಭಾಗವನ್ನು ನೋಡಬೇಕು ಮೊದಲು ಅಸಿಟೋನ್ ಈ ತುಣುಕು ಇಲ್ಲಿಂದ ಮತ್ತು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿಂದ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನೀವು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ctn a6 a16
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು a ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಅದು h2 ಪ್ಲಾಟಿನಮ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಓಝೋನ್ ಆಮ್ಲೀಯ ಸತುವು ಸಂಯುಕ್ತ c ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಉತ್ಪನ್ನದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಅದು ಕೇವಲ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ರಚನೆಯು ಏನು ಎಂಬ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ರಚನೆಗಳನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ b ರಚನೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಇದು ಬಿ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಿಬಿ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಸಿ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಿ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಂಪೂರ್ಣ ಆಹ್ ಫ್ರೇಮ್‌ವರ್ಕ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ನೀವು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಅದು ಇಲ್ಲ ಎಂದು ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ ಕ್ಯಾಮಿನೊ 4 ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅದು ಪೂರ್ವಕ್ಕೆ ಕಂದು ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಒಮೆಗಾಕ್ಕೆ ಸಿಪಿಟೇಟ್ ಕೆಮಿನ್ ಅಪ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಬ್ರೌನ್ ಅವಕ್ಷೇಪ ಅಥವಾ p ಇಲ್ಲದಿರಬಹುದು ಅಂದರೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳು ಇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತತೆಯೂ ಸಹ ನೀವು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತತೆಯ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಪದವಿಯನ್ನು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ c 10 h 22 ಮೈನಸ್ 10 h 16 h ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 6 ಮತ್ತು ಇದರರ್ಥ ಆರರಿಂದ ಎರಡು ಮೂರು ಈಗ b ನ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ b ಒಂದು ಚಕ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಚಕ್ರವು ಒಂದು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಚಕ್ರದೊಂದಿಗೆ ಎರಡು
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಡಬಲ್ ಬಂಧಗಳು ಇರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮುಖ್ಯ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಘಟಕಗಳು ಬರುತ್ತಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಇದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾಲ್ಕು ಬರುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಮತ್ತು ಆರು ಅನ್ನು ಸಂಪರ್ಕಿಸಿದರೆ ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಉತ್ತಮವಾದ ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನೀವು ಒಂದು ಮತ್ತು ಆರರನ್ನು ಸಂಪರ್ಕಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಮತ್ತು ಆರರನ್ನು ಸಂಪರ್ಕಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೀನ್ ಈ ರೀತಿ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಅದನ್ನು ಈಗ ಸಂಪರ್ಕಿಸುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಹಾಗಾದರೆ ಈ ಒಂದು ಮತ್ತು ಆರು ಆಹ್ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಪು ಮೂಲ ಸಹಾಯದ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇದು ಈಗ ನೀಡುತ್ತದೆ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಫ್ರೇಮ್‌ವರ್ಕ್ ಸಿದ್ಧವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ರಚನೆಯನ್ನು ತಲುಪುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ರಚನೆಯು ಇದು ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಡಬಲ್ ಹಾಕಬೇಕು ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ತರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿ ಇದು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಉತ್ಪನ್ನ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಮೂಲವನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಇಟಾಲಿಯನ್ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಮಾಡಿದರೆ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಂದು ಸಂಯುಕ್ತ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾವು ಕೆಲವು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಕಡಿತದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸಾಮಾನ್ಯ ಉದಾಹರಣೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮಿಶ್ರಲೋಹದ ಗುಂಪನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ನಾವು ತಿಳಿದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತುವು ಇದು ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ಲೆಮೆಂಟ್ಸೈನ್ ಸ್ಥಿತಿ ಸತುವು ಸಮ್ಮಿಳನವು cl ಆಮ್ಲದ ನಿಯಮಾಧೀನ ಮೂಲಭೂತ ಸ್ಥಿತಿ ಜ್ವಾಲಾಮುಖಿಯಾಗಿದ್ದು ಅದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕಡಿತವು ಸೋಡಿಯಂ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅಯೋಡೈಡ್ ಅಥವಾ ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಮತ್ತು ಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಟಾರ್ಸಿಲ್ ಗ್ರೂಪ್ ಟ್ರಾನ್ಸಿಟ್ ಕೊಲೊಯ್ಡಲ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು ಮತ್ತು ನಂತರ ಓಹ್ ಗುಂಪನ್ನು ಆಲ್ಕೆನ್ ನಂತರ ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಥವಾ ಸೋಡಿಯಂ ಬೋರ್‌ಗೆ ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಐಡಿಯಾ ಇನ್ನೊಂದು ಇದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಸಮತೋಲನವಲ್ಲ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ bc ಉತ್ಕರ್ಷಣವು ಇಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಕೀಟೋನ್‌ಗೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ, ಅವು ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಿಂದ ಕೆಟೋಗೆ ಆಗುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ರಿಜೆನ್‌ಮ್ಯಾನ್ ಸ್ಥಿತಿ h2 ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಬಿಎಸ್‌ಎಫ್ 4 ಬಿಬಿ ಆಗಿರಬಹುದು ಪಿಸಿಸಿ ಬಹುಶಃ ಸಿ ಅವಳು ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಥವಾ ಸೋಡಿಯಂ ಬೊರೊಯ್ಡ್ರೈಟ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಸೆಳೆಯಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಬಿಎಸ್ ಬೆಂಬಲ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಬಾ ಸಪೋರ್ಟ್ ಬಿ ಪಿಸಿಸಿ ಸಿ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಥವಾ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ d ಸಿ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕಾಗಿ ಕ್ಷಿಪಿಸಲು h ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಂಯೋಜಿಸುತ್ತೀರಿ ನೀವು f ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು r ಡ್ಯಾಶ್ mgbr ನಂತರ ಆಮ್ಲೀಯ ನೀರಿನ ಕಪ್ gg ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎರಡು ಸಮಾನವಾದ ಆರ್ ಡ್ಯಾಶ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಲಿಡ್ಷ್ಟ ಥೀಟಾ ಮತ್ತು ನೀವು ಘನ ದರ ಅಥವಾ ಕ್ಯಾಡ್ಮಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯೂಬ್ ದರವು ಹೆಚ್ಚು ಜನಪ್ರಿಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK