ಐಐಟಿ ಪಾಲ್ ಕಾರ್ಯಕ್ರಮಕ್ಕೆ ಸ್ವಾಗತ ಇಂದು ನಾವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಸರಳವಾದ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಮೆಥನಾಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ಯಾರಾ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಅದರ ಪಾಲಿಮರ್ ಘನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ವಾಣಿಜ್ಯಿಕವಾಗಿ ಲಭ್ಯವಿದೆ ಮತ್ತು ಲ್ಯಾಬ್‌ನಲ್ಲಿ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಪ್ಯಾರಾ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಎಥೆನಾಲ್ ಅಥವಾ ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಬಾಷ್ಪಶೀಲ ದ್ರವ ಮತ್ತು ಇತರ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶದಲ್ಲಿ ಇರುವ ದ್ರವಗಳು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ಅದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಉಂಟಾಗುವ ಆಣ್ವಿಕ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಈ ಡೈಪರ್ ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯು ಬಹಳ ಮಹತ್ವದ್ದಾಗಿದೆ . ವಿದೇಶಿಯರು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುಗಳು ಗಿಂತ ಕಡಿಮೆಯಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧದ ಅನುಪಸ್ಥಿತಿಯ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಅಲ್ಲ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಪರಿಮಾಣ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುಗಳನ್ನು ಮತ್ತು ಅಲ್ಡಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೋಲಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳ ಆಣ್ವಿಕ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯು 58 ರಿಂದ 60 ರಷ್ಟಿದೆ.
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಆಣ್ವಿಕ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿ ಆದರೆ ಅವು ವಿಭಿನ್ನ ಬೋ ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಐಲಿಂಗ್ ಪಾಯಿಂಟ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಮತ್ತು ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧದ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅವುಗಳು ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ದ್ವಿಧ್ರುವಿ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಮುಖ್ಯವಾಗಿ ವ್ಯಾನ್ ಡೆರ್ ವಾಲ್ಸ್ ಬಲವು ಕಡಿಮೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತವೆ ಎಂದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದಕ್ಕೆ ಕಾರಣ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವು ಈ ರೀತಿಯ ನೆಟ್‌ವರ್ಕ್ ಇದೆ ಮತ್ತು ಈ ಅರ್ಧ ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಗಳು ಈ ವಸ್ತುವಿನಿಂದ ಕರಗುವಿಕೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಸಿ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಹೈಡ್ರೋ ಫೈಬಿಕ್ ಭಾಗ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಹೈಡ್ರೋಫೋಬಿಕ್ ಮತ್ತು ಇದು ಹೈಡ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಕಡಿಮೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮೃದುವಾದ ಕಟುವಾದ ಬಣ್ಣ ಕಟುವಾದ ವಾಸನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ವಾಸನೆಯು ಹೆಚ್ಚು ಆಗುತ್ತದೆ ಪರಿಮಳಯುಕ್ತ ಈಗ ನಾವು ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅನ್ಯಲೋಕದ ಕೀಟೋನ್‌ನ ಅತ್ಯಂತ ಜನಪ್ರಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಹೀಗಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನ ನಿಕಲ್ ಫೈಲ್‌ಗಳು ಅದರೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಜೊತೆಗೆ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಬದಲಿಗಳು ಸಮತಲದಲ್ಲಿವೆ ಮತ್ತು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಸಮತಲಕ್ಕೆ ಲಂಬವಾಗಿ ಸಮೀಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಟೆಟ್ರಾಡೆಲ್ ಇಂಟೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ rmediate ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಇಲ್ಲಿ ಇದು sp ಎರಡು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅದರ ಹೈಬ್ರಿಡೈಸೇಶನ್ ಅನ್ನು sp ಎರಡರಿಂದ sp 3 ಗೆ ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಇಂಟರ್ಮೀಡಿಯೇಟ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಇದು ನಿಧಾನ ಹಂತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಇದು ನಿಧಾನ ಮತ್ತು ದರ ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಹಂತ ಮತ್ತು ಇದು ಈಗ ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳಿಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸ್ಟೆರಿಕ್ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಎರಡು ಪ್ರದೇಶಗಳಿಂದಾಗಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಈಗ ಸ್ಥಿರ ಅಂಶ ಯಾವುದು ಆಗ ಅದು ಸ್ಟೆರಿಕ್ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕೂಡ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಪರಿಣಾಮವೆಂದರೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಪ್ಲಸ್ ಐ ಪರಿಣಾಮದ ಅನುಗಮನದ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿ ಹೀಗೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಕೀಟೋನ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಈ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಐ ಪರಿಣಾಮದಿಂದಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾವು ಬೆಂಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಬೆಂಚ್ ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಅಲ್ ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಂಜಾಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಿಂತ ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಈ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಅನ್ನು ತಲೆಗೆ ಹಾಕಲು ಕಾರಣವೇನು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಅನುರಣನ ರಚನೆಯನ್ನು ಕಲಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಫಿನೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಪ್ಲಸ್ ಆರ್ ಪರಿಣಾಮ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪ್ಲ್ಯಾಸ್ಟರ್ ಪರಿಣಾಮದಿಂದಾಗಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಸಿಟಿ ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ ಈಗ ನಾವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಮೊದಲನೆಯದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸೈನೈಡ್ ಸೇರ್ಪಡೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉದಾಹರಣೆಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸೈನೈಡ್ ಸೇರ್ಪಡೆಗಳು ನಿಧಾನವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಆದರೆ ನೀವು ಸ್ವಲ್ಪ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರಬಲವಾದ ಸೈನೈಡ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ವೇಗ hmm ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಇತರ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳನ್ನು ಉಮ್ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಲ್ಫೈಡ್‌ನಂತೆ ಸೇರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಸಲ್ಫರ್‌ನ ಮೇಲೆ ನೆಲೆಸಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ಈಗಾಗಲೇ ಪ್ರಬಲವಾದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಗಿದ್ದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಲ್ಫೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ.
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಒ ಮೈನಸ್ ಚಾರ್ಜ್‌ಗೆ ಸ್ಥಳಾಂತರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಕೆಲಸ ಮಾಡಿದ ನಂತರ ಅಥವಾ ಆಮ್ಲೀಯ ಕೆಲಸವು ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಬಲವಾಗಿ ಸಂಸ್ಕರಿಸುವ ಮೂಲಕ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವುದರಿಂದ ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ನ ಶುದ್ಧೀಕರಣಕ್ಕಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಎಡಭಾಗಕ್ಕೆ ಸಮತೋಲನದ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸ್ಟೆರಿಕ್ ಪ್ರದೇಶದ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಮೊನೊಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಕ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಒಂದು ಅಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪದಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಮೊದಲು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ನಂತರ ನಾನು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಮೊನೊ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸಿಯನ್ನು ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊನೊ ಹೈಡ್ರಿಕ್ ಕ್ಷಾರದ ಒಂದು ಅಣುವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅದು ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ

ಹೆಮಿಯಾಸೆಟಲ್ ಡಯಲ್ ಕಾಕ್ಸಿ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಅಸಿಟೈಲ್ ಡು ಉಹ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಅನಿಲದಂತಹ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರಸ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸಲು, ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನೀರು ನಿರ್ಮೂಲನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಮತೋಲನದ ಬಲಭಾಗವನ್ನು ಓಡಿಸಲು ನೀವು ಟ್ರೀ ಮಾಡಬೇಕು t ನೀವು ಈ ನೀರನ್ನು ಬಟ್ಟಿ ಇಳಿಸುವ ಮೂಲಕ ತೆಗೆದುಹಾಕಬೇಕು ಅಥವಾ ನೀವು ಆಣ್ವಿಕ ಚಿಹ್ನೆಗಳನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಬಟ್ಟಿ ಇಳಿಸುವಿಕೆಯನ್ನು ನೀವು ಕನಸಿನ ಸ್ಟಾಕ್ ಉಪಕರಣ ಅಥವಾ ಅಥವಾ ಆಣ್ವಿಕ ಜರಡಿ ಮೂಲಕ ಮಾಡಬಹುದು ಹಾಗೆಯೇ ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ಸಹ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೀಟೋನ್ ಪದವನ್ನು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಹೆಮಿ ಕೆಟಲ್ ಮತ್ತು ಕೆಟಮೈನ್ ಲೆಟ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಡಯೋಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಎರಡು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಎಥಿಲೀನ್ ಗ್ಲೈಕೋಜೆನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ನೀವು ನೇರವಾಗಿ ಕೆಟಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಥಿಲೀನ್ ಗ್ಲೈಕೋಲ್ ಒಂದು ಡಯೋಲ್ ಮತ್ತು ಒಂದು ಅಣುವಿನಿಂದ ನೀವು ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನೀರನ್ನು ತೆಗೆದರೆ ಆದರೆ ನೀವು ಈ ಕೆಟಲ್ ಅಥವಾ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅನ್ನು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದ ಕೋಶದಿಂದ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದರೆ, ನೀವು ನೀರನ್ನು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದರೆ ನೀರನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಈ ಕೆಟಲ್ ಅಥವಾ ಅಸಿಟೈಲ್ ಅನ್ನು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಹೈಡ್ರೊಲೈಜ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕೆಟಲ್ ಮತ್ತು ಅಸಿಟೈಲ್ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ . ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ರಕ್ಷಿಸುವ ಗುಂಪಾಗಿ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಸುಲಭವಾಗಿ ಅಸಿಟಿಲೀನ್ ಕೆಟೆನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ರಕ್ಷಿಸಬಹುದು ಸರಿ ನಾಲ್ಕನೆಯದು ಗಿಗ್ನಲ್ ಕಾರಕ ಮತ್ತು ಗಿಗ್ನೆಟ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಗಿಗ್ನರ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತದೆ. ಜೆಂಟ್ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ rmg x ಅನ್ನು ಪ್ರಸ್ತುತಪಡಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಗಿಗ್ನರ್‌ಗಳು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಲೀಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳಿಂದ ನಿಜವಾಗಿಯೂ ವಿಭಿನ್ನವಾದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಈಗಾಗಲೇ ಘಟಕ 11 ಜೊತೆಗೆ 12 ಚರ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸೇರ್ಪಡೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ದ್ವಿತೀಯ ಮತ್ತು ತೃತೀಯವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತದ ಆಯ್ಕೆಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ನೀವು ತೋಳಿನ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಕ್ವಾರೀಯವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ನಂತರ ನೀವು ಎರಡನೇ ಹಂತವನ್ನು ಅಥವಾ ಜಲೀಯ ವರ್ಕ್‌ಅಪ್ ಅಥವಾ ಆಸಿಡ್ ದಪ್ಪ ವರ್ಕಪ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ನಂತರ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಯಾವುದೇ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಆಗಿದೆ ನಿಮಗೆ ಸೆಕೆಂಡರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳಿಂದ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಇದು ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನಾವು ಅಮೋನಿಯಾ ಮತ್ತು ಅದರ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಸೇರ್ಪಡೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಅದು nh ನಿಂದ z nh ವರೆಗೆ ಇರುತ್ತದೆ. ನೀರನ್ನು ಹೊರಹಾಕಲಾಗುತ್ತದೆ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನೀವು ನೀರನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ, ಇದು ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಬಲಭಾಗಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ಈ ಉತ್ಪನ್ನದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಇಳುವರಿಯನ್ನು ಚಾಲನೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನೀವು ಪಡೆಯಬಹುದಾದ ಪ್ರತಿರಕ್ಷಣಾ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು z ನ ಆಯ್ಕೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನೀವು ವಿವಿಧ ಪ್ರತಿರಕ್ಷಣಾ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಪವರ್ ಪಾಯಿಂಟ್‌ನಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳನ್ನು ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಅಮೈನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅಮೈನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅಮೈನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಶಿಫ್ ಬೇಸ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಬದಲಿ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ , ನೀವು ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ನೀವು ಎಸಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ನೋಹ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದನ್ನು ಆಕ್ಸಿಮ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಫೀನೈಲ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ನೀವು ph ನಲ್ಲಿ ಫಿನೈಲ್ ಹೈಡ್ರಜೋನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ವಿಶೇಷ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಡೈನಿಟ್ರೋಫಿನೈಲ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ನಿಜ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದಾಗ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಇದನ್ನು ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಡೈನಿಟ್ರೋಫಿನೈಲ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಹ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಡಿಎನ್‌ಪಿಗೆ ಎರಡು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕಿತ್ತಳೆ ಘನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳ ಪರೀಕ್ಷೆಗೆ ಮತ್ತು ಯಾವಾಗ ಅರೆ ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್‌ಗಳನ್ನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಸೆಮಿ ಕಾರ್ಬಜೋಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು c ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ nnh co nh 2 ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ತಪ್ಪಾಗಿ ಸರಿಯಾದ ಕಾಗುಣಿತವು ಹೊಸ ಸುಳಿವು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲಾ ಸ್ಲೈಡ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಎಲ್ ಇರಬೇಕು ಈಗ ನಾವು ಇತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಅದು ಕಡಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೀಟೋನ್‌ಗಳು ದ್ವಿತೀಯಕವನ್ನು ನೀಡುತ್ತವೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಬೋರೋಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಥವಾ ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದರೆ ಇವು ಎರಡು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಕಾರಕಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಬಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆರಿಸಬೇಕಾದ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿನ ಇತರ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಏಜೆಂಟ್‌ಗಳನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ ಕೀಟೋನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ದ್ವಿತೀಯಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ಕಾರಕವನ್ನು ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು , ಅದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಮತ್ತೊಂದು ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ ಇದರ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ ಈ ಕಾರ್ ಕೀಟೊ ಗುಂಪನ್ನು ಸಿಎಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ch2 ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಇದನ್ನು ಎರಡು ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲನೆಯದು ಕ್ಲೆಮೆಂಟೈನ್ ಕಡಿತ ಈ ವಿಧಾನದಲ್ಲಿ ಏನು ಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಆ ಸತು ಅಮಲ್ ch ಎರಡು ಭೇದಗಳಿಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸುವುದರೊಂದಿಗೆ ಗ್ರಾಮ್ ಕೇಂದ್ರೀಕೃತ hcl ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸತುವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಭಾಗಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬೊನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಮೊದಲು ಸತುವುದಲ್ಲಿ ಹೀರಲ್ಪಡುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರಾಡಿಕಲ್ ಮೊದಲು ರೂಪುಗೊಂಡಿತು ಮತ್ತು ನಂತರ ಸತು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊರಹಾಕಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಝಿಂಕ್ ಕಾರ್ಬಿನಾಯ್ಡ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕ್ಲೆಮೆಂಟೈನ್ ಕಡಿತಕ್ಕೆ ಇದು ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ h ಪ್ಲಸ್ ಕೇಂದ್ರೀಕೃತ ಎಸಿಎಲ್‌ನಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸತುವು ಜೊತೆಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸತುವು ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಹೊರಹಾಕಲ್ಪಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಾಶವಾಗುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮಧ್ಯಂತರವಲ್ಲ ಎಂದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಈ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹಾಕಿದರೆ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಕ್ಲೆಮೆನ್ಸನ್ಗೆ ಪೂರಕವಾದ ಮತ್ತೊಂದು ವಿಧಾನವನ್ನು ನೀಡಬೇಡಿ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುವಂತೆ ಕಿಲಿಮಂಜಾರೋ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಆಮ್ಲ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಅದು ವೋಕ್ಸ್‌ವ್ಯಾಗನ್ ಕಡಿತವಾಗಿದ್ದು, ಮೂಲಭೂತ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ಬಳಸುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೈಡ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಕೊಹ್ ಬೇಸ್ ಮತ್ತು ಎಥಿಲೀನ್ ಗ್ಲೈಕೋಲ್ ನಂತಹ ಕೆಲವು ದ್ರಾವಕಗಳೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಈ ಆಹ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ 150 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನ ಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಯಾಂತ್ರಿಕತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಬೇಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅನುರಣನ ರಚನೆಯನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಎಳೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಆಹ್ ಕಾರ್ಬೈನ್ ನೀರಿನಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಾಧ್ಯಮದಿಂದ ನಂತರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಬೇಸ್ ಮತ್ತೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ನಿವಾರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಸಾರಜನಕ ಅನಿಲವನ್ನು ಹೊರಹಾಕುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಅದು ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಬಲಭಾಗಕ್ಕೆ ಓಡಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಬೋನಾರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ನೀರನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಅಧ್ಯಾಯದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿಗೆ ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತೇವೆ

Prutor@IITK