ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧಗಳು ಅಥವಾ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ನಮ್ಮ ಚರ್ಚೆಗೆ ಹಿಂತಿರುಗುವುದು ನಾನು ಇನ್ನೂ ಮಾತನಾಡದ ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಸಂಯುಕ್ತದ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಮತ್ತು ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಜೈವಿಕ ಚಟುವಟಿಕೆಗಳಲ್ಲಿ ಅಂತಹ ಪ್ರಮುಖ ಪಾತ್ರವನ್ನು ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ಸ್ಟಿರಿಯೊಐಸೋಮರ್ ಔಷಧವಾಗಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ ಸ್ಟಿರಿಯೊ ಐಸೋಮರ್ ಬಹುಶಃ ವಿಷವೂ ಆಗಿರಬಹುದು, ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತಿರುವ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ನೋಡಿದರೆ ಈಗ ಆ ರೀತಿಯ ಜೈವಿಕ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಗಮನಿಸಬಹುದು ಕ್ಲೋರೋ ವಿಷಯ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನಾನು ಈ ಎರಡು ಐಸೋಮರ್‌ಗಳ ನಡುವೆ ಕನ್ನಡಿಯನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ, ನಾನು ಎಡಗೈಯನ್ನು ನೋಡುವುದು ಬಲಗೈಯ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಅದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಮೊದಲು ಇಲ್ಲದ ವಸ್ತುವಿನ ಮೇಲೆ ಸರಿಪಡಿಸಿದರೆ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿರುವುದರಿಂದ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುವುದರಿಂದ ಹಸ್ತವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯೋಜನೆ ಸೂಪರ್‌ಪೋಸಬಲ್ ಅಲ್ಲದ ಮಿರರ್ ಇಮೇಜ್ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಟಮೈನ್ ಹೇಳುವ ಜೊತೆಗೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಿರುಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಒಂದು ಸಂಯುಕ್ತವು ಆರ್ ಕೆಟಮೈನ್ ಮೈನಸ್ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಿರುಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಯಾಗಿ ಆದರೆ ಕೆಟಮೈನ್‌ನಂತೆ ಅರಿವಳಿಕೆಯಾಗಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೋಡಿ ಹಾಲ್ಯುಸಿನೋಜೆನ್ ಆಗಿರುವ ಇನ್ನೊಂದರ ಜೈವಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಾಹ್ಯಾಕಾಶದಲ್ಲಿನ ದೃಷ್ಟಿಕೋನವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುವ ಮೂಲಕ ಒಂದು ಸಂಯುಕ್ತವು ಒಂದು ರೀತಿಯ ಜೈವಿಕ ಚಟುವಟಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ, ಇನ್ನೊಂದು ಸಂಯುಕ್ತವು ಮತ್ತೊಂದು ಎಂಟಿಯೋಮರ್ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ನಿರ್ವಹಣೆಯನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಂಪೂರ್ಣ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಎಂದು ತಿಳಿಯುವುದು ಸಂಯುಕ್ತವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಲ್ಲ, ಜೈವಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲವೇ ಅಥವಾ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿದ್ದರೆ ಯಾವ ರೀತಿಯ ಜೈವಿಕ ಚಟುವಟಿಕೆಯು ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಕೇಳುತ್ತೇವೆ. ಕಾರ್ಬನ್ ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಚಿರಾಲಿಟಿ ಇರಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಅದು ಸರಿಯಾಗಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಮತ್ತೆ ಕೆಲವು ಸಂಯೋಜನೆ ಇತರ ಪರಮಾಣುಗಳಿಂದ ಚಿರಾಲಿಟಿ ಎಲ್ಲಿಂದ ಬರುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ , ನಾನು ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಸಾರಜನಕ ಚಿರಾಲಿಟಿ ಸೆಂಟರ್ ಹೇಳುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕವು ಏಕೈಕ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಟೆಟ್ರಾಡೆಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಏಕೈಕ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸ್ಟೇನ್ ಮತ್ತು ಮೂರು ಪರ್ಯಾಯಗಳನ್ನು ಕಾರ್ಟೂನ್ ಗುಲಾಬಿ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಲಾಗಿದೆ ಹಸಿರು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತೆ ಬರೆದರೆ ಇದು ಆ ಸೂಪರ್ ಸಾಧ್ಯದ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆರಡೂ ಎನ್‌ಟಿಯೋಮರ್ ಆದರೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದರೆ ಯಾವುದೇ ರೀತಿಯ ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್‌ಗಳು ಬೇರ್ಪಟ್ಟಿರುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡುವುದಿಲ್ಲ, ಅದನ್ನು ಅಮೈನ್ ಇನ್ವರ್ಶನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ . ಒಂದು ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಇನ್ನೊಂದು ಅಮೈನ್‌ಗೆ ಹೇಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ ಈ ರಚನೆಯನ್ನು sp ಮೂರು ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಮೂರು ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಲಾಗಿದೆ r ಒಂದು ಆರ್ ಎರಡು ಅಥವಾ ಮೂರು ಸಾಮಾನ್ಯ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕನೇ ಪರ್ಯಾಯವು ಏಕಾಂಗಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ sp2 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ sp3 ನಿಂದ sp2 ಗೆ p ಕಕ್ಷೆಯು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಇರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಹಿಂತಿರುಗುತ್ತದೆ . ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತು ಅಥವಾ ಸಾರಜನಕ ಲೋನ್ ಜೋಡಿಯು ಸಮತಲದ ಕೆಳಗೆ ಇರುವ ಇತರ ರೂಪಕ್ಕೆ ಇದು ವಿಲೋಮ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈನ್ ವಿಲೋಮವು ತುಂಬಾ ನಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಅತಿ ವೇಗವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಜ್ಞಾನವು ಹೇಳುತ್ತದೆ ವಿಲೋಮ ತಡೆಗೋಡೆ ಕೇವಲ 6 ಕಿಲೋ ಕ್ಯಾಲೋರಿಗಳು ನಮ್ಮ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಆರ್ ಒಆರ್ ಎರಡು ಆರ್ ಮೂರು ಅಂದರೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅವರು ಆರು ಕಿಲೋ ಕ್ಯಾಲೋರಿಗಳಲ್ಲಿ ಸರಳವಾದ ಸ್ವಲ್ಪ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹಾಕುವ ಮೂಲಕ ನಾವು ಅದನ್ನು ಒಂದು ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್‌ನಿಂದ ಮತ್ತೊಂದು ವರ್ಧನೆಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ತ್ವರಿತ ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನು ಸಮಸ್ಯೆಯ ಸಮಸ್ಯೆ ಏನೆಂದರೆ, ನೀವು ಈ ಕ್ಷಿಪ್ರ ಸಮತೋಲನದ ವಸ್ತುವಿನಿಂದ ಈ ಎನಾಂಟಿಯೋಮರ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಹಿಡಿಯಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ, ನೀವು ಒಂದನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಬಯಸಿದಾಗ ಅದು ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟಾರೆ ವಿಷಯವು ಎರಡು ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್‌ಗಳು ಬೇರ್ಪಡಿಸಲಾಗದ ಅಥವಾ ಫಲಿತಾಂಶದ ವಿಷಯವು ರೇಸೆಮಿಕ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಹೇಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸುವುದು ವಿಲೋಮ ತಡೆಗೋಡೆಯು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತೊಂದು ಉತ್ತಮವಾದ ಡೇಟಾ ಅಮೋನಿಯಾ ವಿಲೋಮ 2 ರಿಂದ 10 ಗೆ 11 ಬಾರಿ ಪ್ರತಿ ಸೆಕೆಂಡಿಗೆ 11 ಬಾರಿ ಪವರ್ ನಂಬಲಸಾಧ್ಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಚಿರಲ್ ಎಫ್‌ನಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯಾ ಬದಲಿ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ orm ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಕ್ಯಾಚ್ 1 ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಹೋದಾಗ ಅದು sp2 ಗೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇನ್ನೊಂದು ರೂಪಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಷಿಪ್ರ ಸಮತೋಲನವು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು ಶಕ್ತಿಯ ತಡೆಗೋಡೆ ಆಗದ ಹೊರತು ಅದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಗ ಮಾತ್ರ ನೀವು ಮಾಡಬಹುದು ಆದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಇತರ ಸಾವಯವ ಅಣುಗಳಿಗೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಮಾಡಬಹುದಾದ ತಂತ್ರಗಳಿವೆ, ಸಾರಜನಕವು ಒತ್ತಡದ ಉಂಗುರದಲ್ಲಿದ್ದಾಗ ವಿಲೋಮ ನಿಧಾನವಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರದಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯಾ ಅಥವಾ ಬದಲಿ ಅಮೋನಿಯಾದಂತಹ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ವಿಲೋಮ ವೇಗವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಇದು ನಿಧಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಬಯೋಸ್ಟ್ರೈನ್ ಸಿದ್ಧಾಂತದ ಪ್ರಕಾರ ಪಕ್ಷಪಾತದ ಸ್ಟ್ರೈನ್ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಅರವತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ಕೋನವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಎಸ್ಪಿ ಎರಡು ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ರೂಪಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ತುಂಬಾ ಶ್ರಮದಾಯಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಎಸ್ಪಿಯಿಂದ ಮೂರು ನೇರವಾಗಿ ಇತರ ಎಸ್ಪಿ 3 ಗೆ ಹೋಗಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ. ಅದು sp2 ರೂಪದ sp3 ಮೂಲಕ sp2 ನಂತರ ಇನ್ನೊಂದು sp2 sp3 ಮೂಲಕ ಹಾದು ಹೋಗಬೇಕು ಅಂದರೆ ಒಂದು ಎರಡು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಅಜಿರಿಡಿನ್ ಅಜಿಡಿಯನ್‌ಗಳ ಈ enantiomers ಒಂದು ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧ ಇರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ ಪ್ರಸ್ತುತ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಬದಲಿಗೆ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವು ಒಂದು ಸಾರಜನಕವಾಗಿದೆ ಸಾರಜನಕವು ಮೀಥೈಲ್ ಬದಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಹ ಮೀಥೈಲ್ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಮತ್ತೊಂದು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಉಚಿತ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಎರಡು ಡೈಮೀಥೈಲ್ ಆಮ್ಲೀಯತೆ ಡೆನ್ ಹೈಡ್ರೈಡಿನ್‌ಗಳ ಈ ರೀತಿಯ ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಸಂಯುಕ್ತ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಒಂದು ಎಂದು n ಮೀಥೈಲ್ ಒಂದು ಸ್ಥಾನ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಸ್ಥಾನವು ಮುಂದಿನದು ಮತ್ತೊಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಎಂದು ನಂಬಲಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಎರಡು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಅಜಿಡಿನ್‌ನ ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಹೆಚ್ಚು ಪಡೆಯಲಾಗುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಲು ಒಂದು ಮಾರ್ಗವೆಂದರೆ ಕೆಲವು ಸೇತುವೆಯನ್ನು ಮಾಡುವುದು ಅಥವಾ ಚಿಕ್ಕದನ್ನು ಮಾಡುವುದು ರಿಂಗ್

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಲೋಮ ತಡೆಗೋಡೆ ವಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಬೇರ್ಪಡಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಚಿರಲ್ ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುವ ತಂತ್ರವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಹಜವಾಗಿ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ನೀಡಿರುವ ಉತ್ತರವು ಸಾರಜನಕವು ಇಪ್ಪತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ಬಂಧ ಕೋನವನ್ನು ಸಾಧಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಇದು ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ರಿಂಗ್ ಅರವತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ಡೈಹೆಡ್ರಲ್ ಕೋನದಲ್ಲಿದೆ, ಇದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಚಿರಲ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ, ಎರಡು ಎಂಟಿಯೋಮರ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಚಿರಲ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕ ಹೊಂದಿದೆ, ಅದು ಈ ರೀತಿಯ ಏಕಾಂಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ನಾನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹಾಕಿದರೆ , ಸಾರಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬದಲಿ ಮತ್ತು ಈ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ಈ ಮೀಥೈಲ್ ಮೀಥೈಲ್ ಇದು ಚಿರಲ್ ಕೇಂದ್ರವಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಸಮ್ಮಿತಿ ಇದೆ ಅದು ಮೀಥೈಲ್ ಇದು ಮಿಥೈಲ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ಇದು ಚಿರಲ್ ಕೇಂದ್ರವಾಗಿದೆ, ಇದರಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಹೊಂದಿರುವ ಸಿ ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವು ನಾನು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಏಕಾಂಗಿಯಾಗಿದೆ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ನಾಲ್ಕನೇ ಗುಂಪು ch2

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲಾ ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಂಪುಗಳಿವೆ ನಾಲ್ಕನೆಯದು ಒಂಟಿ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವು ಅದರಲ್ಲಿ ಸೂಪರ್ ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಜೋಡಿಯಾಗಿದೆ. ಬೇರ್ಪಡಿಸಬಹುದಾದ ಮತ್ತು ಉದ್ದೇಶಗಳಿಗಾಗಿ ಬಳಸಬಹುದಾದ ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್‌ನ ಒಂದು ಉಪಾಯವು ಸಣ್ಣ ಉಂಗುರವನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ನಂತರ ಸಾರಜನಕ ವಿಲೋಮವನ್ನು ನಿಲ್ಲಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ಅದು ಅಸಿಕ್ಲಿಕ್ ಅಮೋನಿಯಾ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದ್ದರೆ ಇದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪರಸ್ಪರ ಪರಿವರ್ತನೆಯು ತುಂಬಾ ವೇಗವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಸ್ಪ್ರೋಗಾದ ತಳದಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೊಂದಿರುವ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವು ಅದರ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಎರಡು ಬೆಂಚ್ ಎಂಡಿಂಗ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಮೀಥಿಲೀನ್ ಗುಂಪಿನ ಮೂಲಕ ಎರಡು ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಡುವೆ ಸೇತುವೆ ಇದೆ ಬ್ರಿಡ್ಜ್ ಡ್ರಿಂಕ್ ರಚನೆಯ ಪ್ರಕಾರವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ಟ್ರಿಗ್ಗರ್‌ಗಳನ್ನು ಚಿರಲ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಪಡೆಯಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಫ್ಲಿಪ್ಪಿಂಗ್ ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಅಥವಾ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸಾಮಾನ್ಯವನ್ನು ಪಿರಮಿಡ್ ಸಾರಜನಕಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತಿಸುವುದು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ. ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಅಣು ಅಥವಾ ಸೇತುವೆ sp ಮೂರರಿಂದ sp ಎರಡಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುವುದನ್ನು ನಿಲ್ಲಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಕುತೂಹಲಕಾರಿ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವನ್ನು ನಾವು ಆಕ್ಸಿ ಬಾಂಡ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಈ ವಿಷಯವನ್ನು ಬಹಳ ಎಚ್ಚರಿಕೆಯಿಂದ ನೋಡಿ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ x ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಇಟ್ಟುಕೊಂಡು ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರೂಪವನ್ನು ಇಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಇಲ್ಲಿ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ಬಂಧವು y ಗುಂಪಿಗೆ ಸ್ವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಅಥವಾ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಋಣಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವು x ನಿಂದ y ಗೆ ಅಥವಾ y ಗೆ x ಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ, ನಾವು ಈ ರೀತಿಯ p ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಅನುರಣನದಲ್ಲಿ ಹನೋಮೆನಾ ಡಬಲ್ ಹೆಡೆಡ್ ಬಾಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಎರಡು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಯಾಗಿದ್ದು ಒಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ x ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಮತ್ತೊಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ y ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಇದು ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನಾನು ಈ ಪೆಟ್ಟಿಗೆಯಲ್ಲಿ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿವೆಯೇ ಎಂದು ನೋಡಿದರೆ ಅದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಸಿ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ n ಆಗಿರುವ ಆದ್ಯತೆಯು ಕಾರ್ಬನ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅಥವಾ ಸಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ n ಮೈನಸ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಮತ್ತೊಂದು ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾರಜನಕವು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಜಾತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಋಣಾತ್ಮಕ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶವು ಸ್ವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ x ಪರಮಾಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ y ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹಲವಾರು ಹಲ್ಲುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಂತೆ ಕಚ್ಚಬಹುದು, ಅದು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುವ ತಲಾಧಾರಕ್ಕೆ ಸಿ ಜೊತೆಗೆ ಆ ರೀತಿಯ ವಿದ್ಯಮಾನಗಳು ಅಥವಾ ಆ ರೀತಿಯ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳನ್ನು ಆಂಬಿಡೆಂಟ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸುತ್ತುವರಿದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ಡ್ ಅಥವಾ ನಾನ್-ಬಾಂಡೆಡ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ಇದು ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಎರಡು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚು ಸೂಕ್ತವಾದ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ತಲಾಧಾರ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳಿಗೆ ದಾನ ಮಾಡಬಹುದು ಅವರು ತಲಾಧಾರದ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಬಹುದು ಎಂದರೆ ಅವರು ತಲಾಧಾರದ ಧನಾತ್ಮಕ ಅಂತ್ಯದ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದಾರೆ ಎಂದರ್ಥ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಕಾರಾತ್ಮಕ ಅಂತ್ಯವು ಧನಾತ್ಮಕ ಅಂತ್ಯಕ್ಕೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಬೇಕು ಮತ್ತು ಅದು ಹೇಗೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು x ದಾಳಿ ಮಾಡಬಹುದೇ ಅಥವಾ ಅದನ್ನು ಯಾರು ನಿಯಂತ್ರಿಸುತ್ತಾರೆ y ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಆ ಪ್ರಕಾರದ ಜಾತಿಗಳನ್ನು xyd ಸ್ಥಳೀಯವಾಗಿ ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಆಂಬಿಡೆಕ್ಸ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಪರಿಸರವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುವ ಮೂಲಕ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ವೇಗವರ್ಧಕ ನೋಟವನ್ನು ಹಾಕುವ ಮೂಲಕ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಅಥವಾ ಸಾರಜನಕದಿಂದ ದಾಳಿಯನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸಬಹುದಾದ ಒಂದು ಉತ್ತಮ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನಾನು ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ . ಆರ್‌ಬಿಆರ್ ಸಿಲ್ವರ್ ಸೈನೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಸಮಸ್ಯೆ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಿಲ್ವರ್ ಸೈನೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ನೀವು ನಿಧಾನ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಯಾವುದೇ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮೀಥೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಈಥೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಇತ್ಯಾದಿ ಸಿಲ್ವರ್ ಸೈನೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಸಿಲ್ವರ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೇಟ್ ಉತ್ತಮ ಕಾರಕ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಬೆಳ್ಳಿ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಬೆಳ್ಳಿ ಮೊನೊವೆಲೆಂಟ್ ಮತ್ತು ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಆರ್ಬಿಆರ್ ಡಬ್ಲ್ಯೂ r ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಸಿಎನ್ ಮೈನಸ್ ಫೈನ್‌ಗೆ ಧ್ರುವೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆರ್‌ಎನ್‌ಸಿ ನೋಡಲು ಅತ್ಯಂತ ವೇಗದ ಮಾರ್ಗವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಸಿಎನ್ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಮೂರನೇ ಬ್ರಾಕೆಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಬರೆಯಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಆದರೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಆರ್‌ಎನ್ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಸಿ ಮೈನಸ್ ಎಂದು ತೋರಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಅಂದರೆ ಆರ್ ಪ್ಲಸ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಮೂಲಕ ಸಿಎನ್‌ನಿಂದ ದಾಳಿಗೊಳಗಾಗುವುದು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಅಲ್ಲ ಅಂದರೆ ಸಾರಜನಕವು ಆಕ್ರಮಣಕಾರಿ ಜಾತಿಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಅದೇ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ಸೈನೈಡ್ ರಾಷ್ಟ್ರದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದಾಗ ಸರಳವಾಗಿ ಬದಲಾಯಿಸಿ ನಾವು ಆರ್‌ಸಿಎನ್ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ವಿಷಯವನ್ನು ನೈಟ್ರೈಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ವಸ್ತುವನ್ನು ಐಸೊನಿಟ್ರೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಿಲ್ವರ್ ಸೈನೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುವಾಗ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ರೀತಿಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನಗಳು ನಡೆಯುತ್ತಿವೆ, ನಾವು ಒಂದು ರೀತಿಯ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅದು ಪರ್ಯಾಯ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಏಕ ಅಣು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ sn1 ಪ್ರಕಾರವಾಗಿ ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದು ಒಂದು ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ಬದಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಬೈಮೋಲಿಕ್ಯುಲಾರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ, ಅದು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯಾಗಿದೆ ಯಾವುದೇ ಮಧ್ಯಂತರವು ಒಳಗೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಆರ್ಬಿಆರ್ ಮತ್ತು ಸಿಎನ್ ಬರುತ್ತದೆ ಈ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ c ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸೈನೈಡ್ ಉತ್ಪಾದನೆಯಾದಾಗಲೆಲ್ಲಾ c ಋಣಾತ್ಮಕ ಅಂತ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಈ r ಗೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು rcn ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಐಸೋಮರೈಸೇಶನ್ ಅಥವಾ ಯಾವುದೇ ಹಂತ ಹಂತದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಶ್ನೆಯಿಲ್ಲ ಇಲ್ಲಿ ಇದು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿ ಮಧ್ಯಸ್ಥಿಕೆಯ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಹಂತದ ಮೂಲಕ ಹಾದುಹೋಗುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ತಿಳಿಯಿರಿ sn2 ಪ್ರಕಾರವು ಮಧ್ಯಂತರದ ಮೂಲಕ ಹಾದುಹೋಗುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ಮೊದಲ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿ ನಂತರ ಮಧ್ಯಂತರ ನಂತರ ಎರಡನೇ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿ ನಂತರ ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕೆ ನಾವು ಅದನ್ನು sn1 ಪ್ರಕಾರ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಳ್ಳಿ ಏಕೆ ಸೋಡಿಯಂ ಉತ್ತರಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಸಿಲ್ವರ್ ಪ್ಲಸ್ agx ರಚನೆಯಿಂದ r ಪ್ಲಸ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಉತ್ತೇಜಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವು ತುಂಬಾ ವೇಗವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಬೆಳ್ಳಿಯು x ನೊಂದಿಗೆ ತ್ವರಿತವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು r ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ಅದನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಹೊಂದಿರುವ ಸೈಟ್‌ನಿಂದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಪರಮಾಣುವಿನ ಅತ್ಯಂತ ಸ್ಪಷ್ಟವಾದ ಉತ್ತರವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಸಿಎನ್ ಆಗಿದೆಯೇ, ಸಿ ಮೈನಸ್ ಅಥವಾ ಎನ್ ಮೈನಸ್ ಉತ್ತರವನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಬೆಳ್ಳಿಯು ಎಫ್‌ನಿಂದ ಆರ್ ಪ್ಲಸ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಉತ್ತೇಜಿಸುತ್ತದೆ ಸಿಲ್ವರ್ ಹಾಲೈಡ್ ಎಜಿಎಕ್ಸ್ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರ್ ಪ್ಲಸ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕದಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವ ಕಡೆಯಿಂದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ದಾಳಿ ಇದೆಯೇ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜೆಟಿವ್ ಸಾರಜನಕವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಯಾವುದೇ ಅವಕಾಶವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿಲ್ಲ ಮರುಹೊಂದಿಸಲು ನೀವು ಆರ್‌ಎನ್‌ಸಿ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಬಹಳ ಎಚ್ಚರಿಕೆಯಿಂದ ಯೋಚಿಸಿ ಸಿಲ್ವರ್ ಜೊತೆಗೆ ಸಿಲ್ವರ್ ಹಾಲೈಡ್ ರಚನೆಯು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಮೂಲಕ ಶಕ್ತಿಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಉತ್ತೇಜಿಸುತ್ತದೆ, ಅದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ದಾಳಿ ಮಾಡಲು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಋಣಾತ್ಮಕ ಭಾಗವು ಕಾರ್ಬನ್‌ನಿಂದ ಮೊದಲು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಬೇಕು ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕವು ಸಾರಜನಕವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವ ಬದಿಯಿಂದ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು sn1 ಯಾಂತ್ರಿಕತೆಯಿಂದ rnc ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಆದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ಪ್ಲಸ್ ಆರ್ ಪ್ಲಸ್ ರಚನೆಗೆ ಅಂತಹ ಪ್ರಚಾರವನ್ನು ತೋರಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಬೆಳ್ಳಿಯ ಸೋಡಿಯಂ ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ತುಂಬಾ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ ಮಳೆಯನ್ನು ತ್ವರಿತವಾಗಿ ಭಾಗಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸಾಮಾನ್ಯ sn2 ಪ್ರಕಾರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ , ಇದು ಸಯಾನ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಇಂಗಾಲದ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯಾಗಿದೆ ಐಡಿ ನಾ ಪ್ಲಸ್ ಸಿಎನ್ ಮೈನಸ್ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಈಗ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಗಾಲವು ಈ ರೀತಿಯ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯ ಮೂಲಕ ನೇರವಾಗಿ ಆರ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಆರ್‌ಸಿಎನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆರ್‌ಸಿಎನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಬಯಸಿದರೆ ನೀವು ಆರ್‌ಸಿಎನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ನೀವು ಬಯಸಿದರೆ ಸೋಡಿಯಂ ಸೈನೈಡ್ ಅನ್ನು ಅನುಸರಿಸಿ ಆರ್‌ಎನ್‌ಸಿ ಫಾಲೋ ಸಿಲ್ವರ್‌ನ ಉಪ್ಪನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಇದನ್ನು ಆರ್‌ಬಿಆರ್ ಸಿಲ್ವರ್ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಎಚ್‌ಜಿನೋ 2 ಸ್ಲೋ ಪ್ರೊಸೆಸ್ ಸಿಲ್ವರ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ನಂತರ ಮೊದಲ ಪ್ರೊಸೆಸ್ ರೋನೊ ತುಂಬಾ ಚೆನ್ನಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಗೊತ್ತಾ ಇಬ್ಬರು ರೋನೋ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತಿದ್ದಾರೆ ಎಂದು ನಾವು ನಿನ್ನೆ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ. ಎರಡನ್ನು ಆಹ್ ಒನೊ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಇಲ್ಲ ಇದು ಮಹತ್ವಾಕಾಂಕ್ಷೆಯ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಸಾರಜನಕದ ಮೂಲಕ ಆಕ್ರಮಣ ಮಾಡಬಹುದು ಅದು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಮೂಲಕ ಆಕ್ರಮಣ ಮಾಡಬಹುದು ಇದು sn1 ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಪರಮಾಣು ಅದೇ ವಿದ್ಯಮಾನವನ್ನು ಅದೇ ತರ್ಕವನ್ನು ಆಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಒಂದು ಆರ್‌ಬಿಆರ್ ಸೋಡಿಯಂ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಕ್ಲೋ ಟೂ ಕೇಸ್ ಆಗ ನಾವು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಆರ್‌ಎನ್ ರೊರೊನೊ ಅಲ್ಲ ಎಂದು ಪಡೆಯಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಇದು ಬೆಳ್ಳಿಯಿಂದ ಅಜೈವಿಕ ಘಟಕವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುವ ಮೂಲಕ ಆರ್‌ಎನ್‌ಓ ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಸೋಡಿಯಂಗೆ ಒಂದು sn1 ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತಿದೆ ಇನ್ನೊಂದು sn2 ಪ್ರಕಾರದ ಯಾಂತ್ರಿಕತೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಂಬಿಡೆಂಟ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನ ಬಹಳ ಉತ್ತಮವಾದ ಪಾತ್ರವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಆಹ್ ನಾನು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಆಯ್ದ ಇಂಗಾಲದಂತಹ ಆಂಬಿಯೆಂಟ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನ ಉತ್ತಮ ಪ್ರಕರಣದ ಬಗ್ಗೆ ಹೇಳಿದೆ ಆರ್ ಅಥವಾ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ತಲಾಧಾರಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಬಹುದಾದ ತಲಾಧಾರದ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಲಾಗುವುದು ಈಗ ಮತ್ತೊಂದು ರೀತಿಯ ವಿಷಯವು ತುಂಬಾ ಸಹಾಯಕವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಹಾಫ್‌ಮನ್ ಅವನತಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ನೀವು ಈಗ ಅಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಅಮೈನ್‌ಗೆ ಹೇಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು, ಅಂದರೆ ನೀವು ಬಯಸಿದರೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ ಗಣಿ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಆರ್‌ಸಿ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡಿಂಗ್‌ನಿಂದ ಸ್ವಲ್ಪ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಹೇಗೆ ಮಾಡಬಹುದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಇದು ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ rch2 nh2 ಇಲ್ಲಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೇನು ಇಲ್ಲಿ ಈ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಂಧವನ್ನು ಏಕ ಬಂಧಕ್ಕೆ ತೆಗೆದುಹಾಕಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿ ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗೆ ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಸಿ ವಿಶಿಷ್ಟ ಬಂಧ n ಅನ್ನು ch ಎರಡು nh ಎರಡು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಮೈನ್ ಅಥವಾ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಅಮೈನ್ ಎಂದು ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸೇರ್ಪಡೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವುದರಿಂದ ವೇಗವರ್ಧಕ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ ಅಥವಾ ಇನ್ನೊಂದು ಉತ್ತಮ ಕಾರಕದಿಂದ ಈ ಯಾವುದೇ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವುದು ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಮಿಶ್ರಿತ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಲಿಥಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಮತ್ತು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ lh 3 ಮತ್ತು l ih ಒಟ್ಟಿಗೆ lilh 4 ಆಗಿದ್ದು, ನೀವು ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಈ ರೀತಿ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡೆಡ್ ನೋಹ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಆಕ್ಸಿಮಿನ್ ಇದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಆರ್‌ಚ್ ಎನ್‌ಹೆಚ್ 2 ನೊಂದಿಗೆ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿದಾಗ ಅದನ್ನು ಆಕ್ಸಿಮ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ , ಅಂದರೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹದೊಂದಿಗೆ ಆಕ್ಸಿನ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತವೆ, ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಸೋಡಿಯಂ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಮಾಡಲು ನೀವು ಸರಳವಾದ sn2 ಪ್ರಕಾರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಬೇಕಿಲ್ಲ, ನೀವು ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಂಧಿತ ವಸ್ತುವಿನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಹಂತಹಂತವಾಗಿ ಕಡಿತವನ್ನು ಅನುಸರಿಸಿ ಅಥವಾ ಒಂದು ಆಹ್ ಹಂತ ಎರಡೂ ಬಂಧಗಳು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಮಾರ್ಗವೆಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಥವಾ ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಇನ್ನೊಂದು ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೈಟ್ರೈಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ. ಅಥವಾ ಆಕ್ಸಿಮ್ ನೀವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಮೈನ್ ಮಾಡಬಹುದು ಅಥವಾ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಉತ್ತಮವಾದ ಉದಾಹರಣೆ rconr ಪ್ರೈಮ್ ಡಬಲ್ ಪ್ರೈಮ್ ಅಮೈಡ್ ನೀವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ದ್ವಿತೀಯ ಅಥವಾ ತೃತೀಯ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಬದಲಿ ಪ್ರಕಾರ ನಿಮ್ಮ ಅಪೇಕ್ಷಿತ ಪ್ರಕಾರ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೈಟ್ರೈಡ್‌ನಿಂದ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಮತ್ತೊಂದು ತಂತ್ರ ಅಥವಾ ಇನ್ನೊಂದು ತಂತ್ರವೆಂದರೆ ಕಡಿತ ಮತ್ತು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವ ಏಜೆಂಟ್‌ಗಳು ಸಿತು ಅಥವಾ ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ, ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಇತರ ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು , ನಾನು ಪ್ರತಿಜೀವಕಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಪೆನಿಸಿಲಿನ್‌ನ ಆವಿಷ್ಕಾರವು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವು ನಿಸ್ಸಂದೇಹವಾಗಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿದೆ ಆದರೆ ಮತ್ತೆ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಗುಂಪು ಸಹ ಇರುವಂತಹ ಸರಳ ಅಣುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ, ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾ ವಿರೋಧಿ ಗುಣವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಎಂದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ , ಇದು ಹತ್ತೊಂಬತ್ತು ಮೂವತ್ತಾರರಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾ ವಿರೋಧಿ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಮೊದಲ ಆವಿಷ್ಕಾರವಾಗಿದೆ. ಪ್ಯಾರಿಸ್‌ನ ಲೂಯಿಸ್ ಪಾಶ್ಚರ್ ಇನ್‌ಸ್ಟಿಟ್ಯೂಟ್‌ನಿಂದ ಸಲ್ಫರ್ ನೀಲಮೈಟ್ ಈ ಪರಿಭಾಷೆಯನ್ನು ನೋಡಿ ಸಲ್ಫೋನಿಲಾಮೈಡ್ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಎಂದರೆ ಸೋ2 ಅಮೈಡ್ ಎನ್‌ಎಚ್2 ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಂದು ಅಮೈನ್ ಗುಂಪು ಇದೆ ಸಲ್ಫೋನಿಲಾಮೈಡ್ ಮೊದಲ ಸಲ್ಫರ್ ಔಷಧಿ ಎಂದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಸಲ್ಫರ್ ಅನೇಕ ಬಳಕೆಗಳಿವೆ ಔಷಧ ಕೇವಲ ಜೀವಿರೋಧಿ ಚಟುವಟಿಕೆ ಆದರೆ ನಂತರದ ವರ್ಷಗಳಲ್ಲಿ ಅನೇಕ ಸಾವಿರ struct ಇತರ ವಿಷಯ ಸಲ್ಫರ್ ನಿಲಾಮೈಡ್‌ನ ಉರಲ್ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಔಷಧಿಗಳ ಹುಡುಕಾಟದಲ್ಲಿ ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಲ್ಫರ್ ಮೆಲಮೈಡ್ ಅಥವಾ ಸಲ್ಫೋನಮೈಡ್ ವಿಷಯದ ಅನ್ವೇಷಣೆಯ ಪ್ರೋಟೋ ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಉತ್ತಮವಾದ ಪ್ರಗತಿಯಾಗಿದೆ, ನಾನು ಕೆಲವು ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್ ಮೆಸ್ಕಾಲಿನ್ ಎ ಪಾವತಿಸಿದ ಕನಸು ಕಲ್ಲಿದ್ದಲಿನ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಲು ಬಳಸಲಾಗುವ ಕೆಫೀನ್ ಕೆಫೀನ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಚಹಾ ಅಥವಾ ಕೆಫೀನ್‌ನಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿದಿನ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ, ಅದು ತುಂಬಾ ಸುಂದರವಾದ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳಬಹುದು ಬಲಗೈ ಆರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವು ಪೆರಿಡಿನ್ ಪ್ರಕಾರವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಮೂರು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಂದು ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣು ಇರುತ್ತದೆ ಅಂತೆಯೇ ಬಲಗೈ ಪ್ರಕಾರವು ಪೈರೋಲ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪೈರೋಲ್ ಪಿರಿಡಿನ್ ಸಂಯೋಜನೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಮತ್ತೆ ಮೂರು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಂದು ಸಾರಜನಕವಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಪೈರೋಲ್ ಭಾಗವು ಮತ್ತೊಂದು ಪೆರಿಡಿನ್ ಭಾಗವು ಸ್ವಲ್ಪ ವಿಭಿನ್ನವಾದ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯಾಗಿದೆ ಈ ಬದಿಯು ಎರಡು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪು ಇದು ಕೆಫೀನ್ ಕೆಫೀನ್ ಹೊರತು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಚಹಾದ ಧೂಳಿನಿಂದ ಪಡೆದ ಕೆಫೀನ್ ಕಾಫಿ ಮತ್ತು ಇತರ ಅನೇಕ ವಸ್ತುಗಳಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನೋವು ನಿವಾರಕ ಚಟುವಟಿಕೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಇದು ಔಷಧೀಯವಾಗಿದೆ ಇತರ ರೀತಿಯ ಚಟುವಟಿಕೆಗಳು ಮತ್ತು ಆಹ್ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮಟ್ಟಿಗೆ ಇದು ವ್ಯಸನಕಾರಿಯಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೊನಿಸಿನ್ ಮತ್ತೊಂದು ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್ ಆಗಿದೆ, ನಾನು ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ, ಅಲ್ಲಿ ರಚನಾತ್ಮಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್‌ಗಳನ್ನು ವರ್ಗೀಕರಿಸಲಾಗಿದೆ, ನಾನು ಯಾವ ರೀತಿಯ ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್ ಎಂದು ಕೇಳಿದರೆ ಈ ಒಂದು ಉತ್ತರವನ್ನು ಪೈಪ್ ಮಾಡಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಪಿರಿಡಿನ್ ರೂಪ ಕಡಿಮೆಯಾದಾಗ ಬೈಪಿರಿಡಿನ್ ಇದು ಯಾವ ರೀತಿಯ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಅದು ಪೈರೋಲಿಟಿನ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಮತ್ತೊಂದು ಉತ್ತಮವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಿದ್ದೇನೆ ಕ್ವಿನೋಲಿನ್ ಬೆಂಜೊ ಪಿರಿಡಿನ್ ಐಸೊಕ್ವಿನೋಲಿನ್ ಆಗಿದೆ ಸಾರಜನಕದ ಸ್ಥಾನವು ಕ್ವಿನೋಲಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಅದು ಈಗ ಅದು ಒಂದಾಗಿದೆ ಎರಡು ಸ್ಥಾನ ಟೆಟ್ರಾಹೈಡ್ರೊಯಿಸೊಕ್ವಿನೋಲಿನ್ ಎಂದರೆ ಒಂದು ಉಂಗುರವು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಇಂಡೋಲ್ ಎಂದರೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ ವಿಷಯವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಕೆಲವು ಬದಲಿ ವಸ್ತುಗಳೊಂದಿಗೆ ಇಂಡೋಲ್ ತಯಾರಿಸುವ ಇನ್ನೊಂದು ಇಂಡೋಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಇಂಡೋಲ್ ಆಗಿದೆ, ಅದು ಬೆಂಜೊ ಪೈರೋಲ್ ಆದರೆ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಮತ್ತು ಪೈರೋಲಿನಿಕ್ ಆಗಿದೆ ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಲಿಂಕ್‌ಗಳಿವೆ ಇಮಿಡಾಜೋಲ್‌ಗಳು ಪ್ರೋಟೀನ್‌ಗಳ ಬಿಲ್ಡಿಂಗ್ ಬ್ಲಾಕ್ಸ್ ಅಥವಾ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಒಂದು ಮತ್ತು ಟಿ hree ಸ್ಥಾನ ಎರಡು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿವೆ ಇದು ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವಾಗಿದ್ದು ಅದು ಇಮಿಡಾಜೋಲ್ ಮತ್ತು ಪ್ಯೂರಿನ್ಗಳು ಒಂದು ಮತ್ತು ಮೂರು ಸ್ಥಾನಗಳು ನಿಖರವಾಗಿ ಪಿರಿಮಿಡಿನ್ ಪ್ರಕಾರದ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ಮೂರು ತಕ್ಷಣದ ಪ್ರಕಾರದ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಿರಿಮಿಡಿನ್ ಇಮಿಡಾಜೋಲ್ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ವರ್ಗವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಜೀವಿಯ ಬಿಲ್ಡಿಂಗ್ ಬ್ಲಾಕ್ಸ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಅನೇಕ ವಸ್ತುಗಳು ಪ್ಯೂರಿನ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಸಾರಜನಕ ಅಥವಾ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ , ಇವುಗಳು ಕೆಲವು ನೈಸರ್ಗಿಕ ಮೂಲಗಳಾಗಿವೆ, ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಚಿತ್ರಗಳನ್ನು ತೋರಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಆದಾಗ್ಯೂ ಕೋಕಾ ಎಲೆಗಳು ಅಥವಾ ಇತರ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಹೌದು, ನಾನು ಇನ್ನೊಂದು ಸರಳವಾದ ಸಂಯುಕ್ತದ ಬಗ್ಗೆ ಹೇಳಲಿಲ್ಲ , ಇದು ಪೈರೋಲ್‌ಗೆ ಪಿರಿಡಿನ್ ಅನ್ನು ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ, ಅದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಪೈರೋಲ್ ಸ್ವಲ್ಪಮಟ್ಟಿಗೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಪೈರೋಲ್ ಭಾಗವು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ನಮಗೆ ಹೊಸ ಚಿರಲ್ ಸೆಂಟರ್ ಸಿಕ್ಕಿದೆ ಅದು ಪೈರೋಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಇರಲಿಲ್ಲ ಚಿರಲ್ ಸೆಂಟರ್ ಇಲ್ಲ ಸಂಯುಕ್ತ ಚಿರಲ್ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿದಾಗ ನಿಮಗೆ ಕಾರ್ಡಿನಲ್ ಸಿಗುತ್ತದೆ ಕೇಂದ್ರ ಮತ್ತು ನೀವು ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾಗಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬೀಟಾ ಆಗಿರುವಿರಿ ನಂತರ ಒಂದು ರೀತಿಯ ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತೊಂದು ರೀತಿಯ ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಕೋಟಿನ್ ನಿಕೋಟಿನ್ ಆ ಎಲ್ಲಾ ಆಹ್ ಪಾನೀಯಗಳಲ್ಲಿಯೂ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅನೇಕ ಆಹ್ ಮಾದಕ ದ್ರವ್ಯಗಳ ಚಟುವಟಿಕೆಯೂ ಇದೆ ಮತ್ತು ನಿಕೋಟಿನ್ ತುಂಬಾ ಇರುತ್ತದೆ ಉತ್ತೇಜಕವಾಗಿಯೂ ಸಹ ಒಳ್ಳೆಯದು ಇವುಗಳು ಇಂಗಾಲದ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಂಯುಕ್ತದ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳಲ್ಲದೇ ಮತ್ತೆ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳೆಂದರೆ ಅದು ಮೀಥೈಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾದ ಆರಿಕೋಲಿನ್ ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಕೂಚ್ 3 ನೊಂದಿಗೆ ಮೂರು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಪರ್ಯಾಯವಿದೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಒಂದು ವಿಷಯ ನಿಮ್ಮ ಮನಸ್ಸಿಗೆ ಬರಬೇಕು ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಉದಾಹರಣೆ ಏನು ನಾವು ಮೂರು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಪಿರಿಡಿನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೇವೆ, ಏಕೆ ಎರಡು ಅಥವಾ ನಾಲ್ಕು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿಲ್ಲ ಎಂಬ ಬದಲಿ ಉತ್ತರವು ಜೈವಿಕವಾಗಿ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಜೈವಿಕ ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ಮಾರ್ಗವು ಪಿರಿಡಿನ್ ಮೂರು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಮಾರ್ಗವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ. ನಿಖರವಾಗಿ ಆ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಉತ್ಪಾದಿಸುವುದು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಪಿರಿಡಿನ್ ಅಥವಾ ಬದಲಿ ಪಿರಿಡಿನ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಮೂರು ಬದಲಿ ಪ್ರಕರಣಗಳು na tural ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಆದರೆ ಜನರು ಇತರ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಬಹುದು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದು ಲೋಬ್ಲಿನ್ ಲೋಬೆಲೈನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಎರಡು ಸ್ಥಾನಗಳ ಬದಲಿ ಪ್ರೊಟೀನ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಇದೇ ವಿಧಾನದಿಂದ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಸರಿ ಈಗ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧದ ಕೆಲವು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಈ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಮತ್ತು h 2 ರಲ್ಲಿ ch 3 ch 2 ಅನ್ನು ನಾವು 1 ಡಿಗ್ರಿ ಅಮೈನ್ ಎಂದು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಒಂದು ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಸಾರಜನಕದ ನಂತರ ಮೊದಲ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಆಲ್ಫಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಎರಡನೇ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಬೀಟಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ cnh2 ಅಂದರೆ nh2 ಮೂರು ಮತ್ತು ಈ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇರುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಮೀಥೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಉತ್ಪನ್ನವು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಭಾವಿಸುತ್ತೀರಿ ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬದಲಿ ಎಥಿಲಮೈನ್ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮೀಥೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೀಥೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಸಾರಜನಕದಿಂದ ಏಕೈಕ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಂಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಅಯೋಡಿನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಮುರಿಯುತ್ತದೆ, ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ನೀವು ಅಯೋಡಿಡ್ ಸಹಾಯದಿಂದ ಹೊರಹಾಕಲ್ಪಡುವ n ch3 ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಇ ಮತ್ತು ನಂತರ ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಮತ್ತಷ್ಟು ಮೆತಿಲೀಕರಣವನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಟ್ರೈಮಿಥೈಲ್ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಅಯೋಡೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ , ಅಂದರೆ ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ಉಪ್ಪು n ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಐ ಮೈನಸ್ ಈಗ ಹಾಫ್ಮನ್ ಅವರು ಒಂದು ಉತ್ತಮವಾದ ಆವಿಷ್ಕಾರವನ್ನು ಮಾಡಿದ್ದಾರೆ , ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವು ಕ್ವಾಟರ್ನರಿಯಲ್ಲಿ ಇದ್ದರೆ ಅದು ಏನು? ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಅಲ್ಲಿ ಕೌಂಟರ್ ಐಯಾನ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಅದು ಬಿಆರ್ ಮೈನಸ್ ಅಥವಾ ಅಯೋಡೈಡ್ ಮೈನಸ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಸಿಲ್ವರ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀರಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದ ನಂತರ ನೀವು ಟ್ರೈ ಮೀಥೈಲ್ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಅಮೋನಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಈಗ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಸೌಮ್ಯವಾದ ಬೇಸ್ ಅಥವಾ ಸ್ವಲ್ಪ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಬಿಸಿಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಗಿರುವ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಡುವಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಬಂಧವು ಮುಂದಿನ ಇಂಗಾಲದ ಕಡೆಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಸಾರಜನಕ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಿಸ್ಟಂನಿಂದ ಹೊರಹಾಕಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹಾಫ್ಮನ್ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ o ಗುಂಪುಗಳು ಒಂದು ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅನ್ನು ತೊರೆಯುತ್ತವೆ, ಅವುಗಳ ಸಂಬಂಧವು ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿರಬಹುದು, ಬೀಟಾ ಗಾಮಾ ಅಥವಾ ಒಮೆಗಾ ಡೆಲ್ಟಾ ಆಗಿರಬಹುದು, ಆ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ , ಇಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬೇಸ್ ಮತ್ತು n ಪ್ಲಸ್ ಮೂಲಕ ಎತ್ತಿಕೊಳ್ಳುವ ಪ್ರೇರಕ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಮೂರು ಬೃಹತ್ ಗುಂಪುಗಳು ಅಥವಾ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ಉಪ್ಪು

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಂಧವು ಹೆಚ್ಚು ಲೇಬಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಮುರಿಯಲು ತುಂಬಾ ಸುಲಭವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ಒಂದು ಜೀವಂತ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇನ್ನೊಂದು ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪು ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ನೊಂದಿಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತಿರುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಇದು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಹಾಪ್ಮ್ಯಾನ್ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್ ಮೀಥೈಲ್ ಟ್ರೈಮಿಥೈಲ್ ಅಮೋನಿಯಮ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಈ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಮಾಡಿದರೆ ಈ ಎನ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಮತ್ತೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಲ್ಫಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಇದು ಬೀಟಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿದೆ ನೀವು ಈ ಬದಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು . ಇದು ಗಾಮಾ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇದ್ದಾಗ ಅದು ಆದ್ಯತೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಸ್ಥಳಾಂತರಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಆಗಿ ಹೊರಹಾಕಲ್ಪಡುವ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಮುರಿಯುತ್ತದೆ ಅಮೀನ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ch2 ಮೂಲಕ c 6h ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ, ಅಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತಿರುವ ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ನೋಡಿದ ಇತರ ವಿಷಯಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಬದಲಿ ಸ್ಥಾನ ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಬದಲಿ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಏಕೆ ಈ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಈ ರೀತಿಯ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಹಾಫ್‌ಮನ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಸೆಟ್ ಚೆಕ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹಾಫ್‌ಮನ್ ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕೆ n ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅಥವಾ n ಆಲ್ಕೈಲ್‌ನ ಹತ್ತಿ ಫಲಿತಾಂಶವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನೀವು ಈ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಡಿಮೆ ಬದಲಿ ಸೈಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಮಾಡಲು ಇದು ಉತ್ತಮ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹಾಪ್‌ಮನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಹಾಪ್‌ಮ್ಯಾನ್ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಈಗ ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ಅಮೋನಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಅಥವಾ ಅದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಸಮಾನವಲ್ಲದ ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇದನ್ನು ನೋಡಿ ನೀವು ಸಮಾನವಲ್ಲದ ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಂದರೆ ಏನು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಉದಾಹರಣೆಯಲ್ಲಿ ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇದೆ ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇದೆ ಉತ್ಪನ್ನ ಯಾವುದು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಹೇಗೆ ಗುರುತಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಉತ್ಪನ್ನದ ನಿಯಮವು ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ಅಮೋನಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಲ್ಲಿದೆ, ಅದು ಎರಡು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಮಾನವಲ್ಲದ ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಲ್ಲದ ಸಮಾನವಾದ ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಂದರೆ ಇದು ಆಲ್ಫಾ ಇದು ಬೀಟಾ ಇದು ಆಲ್ಫಾ ಇದು ಬೀಟಾ ಕೂಡ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ವಿಧದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ರೀತಿಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾನು ಮೊದಲು ತೆಗೆದುಕೊಂಡ ಉದಾಹರಣೆಯಲ್ಲಿ ಕೇವಲ ಒಂದು ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮಾತ್ರ ಇತ್ತು, ಹೌದು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ಒಂದು ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ನೇರವಾಗಿ ಯಾವುದೇ ಅಸ್ಪಷ್ಟತೆ ಇರಲಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಎರಡು ಬೀಟಾ ಇದ್ದಾಗ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಂತರ ಯಾವುದು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ವಿಶ್ಲೇಷಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಉತ್ತರವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಹೆಚ್ಚು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯ ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಮ್ಲೀಯ ಪ್ರೋಟಾನ್‌ಗಳ ಅಮೂರ್ತತೆಯಿಂದ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನ ಫಲಿತಾಂಶಗಳನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುವುದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭ ಏಕೆಂದರೆ ಆಮ್ಲವು ಪ್ರೋಟಾನ್ ದಾನಿಯಾಗಿದೆ ಯಾವ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದ್ದು, ಎರಡು ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇದ್ದಲ್ಲಿ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅನ್ನು ಎತ್ತುವುದು ಸುಲಭವಾಗುತ್ತದೆ, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ಇನ್ನೊಂದನ್ನು ಬಿಡುವುದಿಲ್ಲ ಅಥವಾ ಅದು ಬಿಟ್ಟರೆ ಅದು ಬಿಡುವುದಿಲ್ಲ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಪ್ರಮಾಣವು ಕಡಿಮೆಯಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ch3 ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಈ ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ch3ch3 ಕಡಿಮೆ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಗೆ ಹೇಳಿದೆ ಉತ್ತರವು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ದಾನ ಮಾಡುತ್ತವೆ. ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತಿದೆ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಕೇವಲ ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಒಂದೇ ಒಂದು ಪೋಸ್ಟ್ ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯಿಂದ ಇವೆ, ಅದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಈ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಇದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಯಾವಾಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಹೆಚ್ಚು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಡಿಮೆ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಡಿಮೆ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಹಾಪ್‌ಮನ್ ಉತ್ಪನ್ನ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ, ರೆಜಿಯೊ ಎಂದರೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಯಾವ ಪ್ರದೇಶದಲ್ಲಿ ಬರುತ್ತದೆ ಆ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಒಂದು ಕಡಿಮೆ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಒಂದು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಸ್ವೀಡಿಷ್ ಉತ್ಪನ್ನದೊಂದಿಗೆ ಅಥವಾ ಹಾಫ್ಮನ್ ಉತ್ಪನ್ನದಲ್ಲಿ ಹಾಫ್ಮನ್ ಉತ್ಪನ್ನದೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತೆ ಎರಡು ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇದ್ದರೆ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಉತ್ತರದಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಆಯ್ದವಾಗಿ ತೆಗೆದುಹಾಕಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಯಾವುದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಯಾವುದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ತಿಳಿಯುವುದು ಹೇಗೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಬಿಡುವುದು ಸುಲಭವಾಗುತ್ತದೆ, ಯಾವ ರೀತಿಯ ಇತರ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿದೆ ಲೆಕ್ಕಹಾಕಲು ಮತ್ತು ಪರಿಶೀಲಿಸಲು ಮತ್ತು ಸ್ಥಿರ ಅಂಶವು ಸಹ ಪಾರುಗಾಣಿಕಾದಲ್ಲಿ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಅದು ಹೇಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇನ್ನೊಂದು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯದ ಬಗ್ಗೆ ಹೇಳುತ್ತೇನೆ, ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಹೇಳಿದಾಗ ಒಂದು ಉತ್ತಮವಾದ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಈಥೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲಿಕ್ ಕ್ಷಾರದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಥನೋಲಿಕ್ ಕೋಹ್ ಅದೇ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಬಲವಾದ ಕ್ಷಾರದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ನೀವು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು sn2 ಪ್ರಕಾರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೀಟಾ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಒಂದು ಐನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ, ಎನ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಈ ಪಾರದರ್ಶಕತೆಯನ್ನು ನೋಡಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಹಾಪ್‌ಮನ್ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್‌ನ ಬದಲಾವಣೆಯು ತೃತೀಯ ಅಮೈನ್ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ ಮೂರು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಗಿರುವ ತೃತೀಯ ಅಮೈನ್ ಯಾವುದು ಮತ್ತು ಉಪ ಪರ್ಯಾಯಗಳು ಅಲ್ಲಿ ಉಚಿತ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇರುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಿದಾಗ ಸಾರಜನಕದ ಏಕೈಕ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಂಡಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು n ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಬಿಳಿ ತೃತೀಯದಲ್ಲಿ ಐನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೃತೀಯ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಸಾರಜನಕವು ಎಲ್ಲಾ ಪರ್ಯಾಯಗಳು ಉಚಿತ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇರುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಆಲ್ಫಾ ಬೀಟಾ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಅಥವಾ ಮೈನಸ್ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಸ್ಥಳಾಂತರಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವು ಒಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹಾಪ್ಮನ್ ಪ್ರಕಾರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಬಹುದು ಹಾಫ್ಮನ್ ಪ್ರಕಾರದ ನಿರ್ಮೂಲನೆ ಆದರೆ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಮ್ಲೀಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಂಡು ಬಹುತೇಕ ತಯಾರಿಸುವುದು ಆಲ್ಕೀನ್ ಮತ್ತು ಅಂತ್ಯದ ಡಯಾಕೈಲ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲಮೈನ್ ಅನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲದ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಲು ಆವರ್ತಕ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯು ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅವನ ಹೆಸರಿನಿಂದ ಕೋಪ್ ಮೂಲಕ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ, ಇದನ್ನು ಕೋಪ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಒನ್ ಎನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇವ್ ಪರಿಭಾಷೆಯನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ಸಿನ್ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಸಿನ್ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಎಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಯಾವುದೇ ಗುಂಪುಗಳಾಗಿರಲಿ ಅವರು ಒಂದೇ ಕಡೆಯಿಂದ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅನ್ನು ತೊರೆಯುತ್ತಿದ್ದಾರೆ ಅಂದರೆ ಸಿನ್ ಸಿನ್ ಒಂದೇ ಕಡೆಯಿಂದ ಅಥವಾ ಅವರು ಎದುರು ಬದಿಯಿಂದ ಬಿಟ್ಟರೆ ಒಂದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳು ಅದು ಬಿಟ್ಟುಹೋಗುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಪರಸ್ಪರ ವಿರೋಧಿಯಾಗಿದೆ ಅದು ಆವರ್ತಕ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ತುಂಬಾ ವಿರೋಧಿ ಎಂದರೆ ವಿರುದ್ಧ ಮತ್ತು ವಿರುದ್ಧವಾಗಿ ಕಂಡರೆ ಪಾಪ ಎಂದರೆ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳು ಒಂದೇ ಕಡೆ ಬಿಡುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪರಿಭಾಷೆ ನೋಡಿದ್ದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೋರಿಸಲಾಗಿದೆ ಅದು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೈಲ್ ಮೀಥೈಲ್ ಡೈಮಿಥೈಲಮೈನ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಒ ಮೈನಸ್ ಬೀಟಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಾಂಡ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಸ್ಥಳಾಂತರಗೊಳ್ಳುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವು ಒಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಬಹುತೇಕ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾಗಿ 98 ಪ್ರತಿಶತ ಮೀಥಿಲೀನ್ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧ ರಚನೆಯ ಪ್ರಯೋಜನವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಮುರಿದು ಅಲ್ಲಿ ಹೊಸ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ನಾನು ಈಗ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ನೀವು ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಇತರ ಕೆಲವು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಪ್ರಕರಣಗಳಿಗೆ ನಾವು ಒಂದು ಸಂಯುಕ್ತದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸೋಣ, ನಾವು ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತೊಂದು ಬಂಧಿಸುವುದರೊಂದಿಗೆ ನೋಡಿ ಎಂದರೆ ನಾಫ್ಥಲೀನ್ ಒಂದು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲಜನಕವಿದ್ದರೆ ಅದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಜೊತೆಗೆ ಆಮ್ಲಜನಕವಾಗಿದ್ದರೆ ಆಲ್ಫಾನಾಫ್ಥಾಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ ಆದರೆ ಅದಕ್ಕಿಂತ ಬೇರೆಯಾಗಿ ch2 choh ch2 nh chch3ch3 ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವ ಉದ್ದವಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿ ಇದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಹೃದಯ ಉತ್ತೇಜಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಅಥವಾ ಇದು ಹೇಗೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮ್ಮನ್ನು ಕೇಳಿದರೆ ಅದು ತುಂಬಾ ಉತ್ತಮವಾದ ಹೃದಯ ಉತ್ತೇಜಕ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಒಬ್ಬರು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಅಥವಾ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಉತ್ತರವನ್ನು ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸುವುದು ಎಂದರೆ ನೀವು ಸೇರಿಸುವಾಗ ಈ ಭಾಗವನ್ನು ನೋಡಿ ನೀವು ಕೆಲವು ಮಾರ್ಗವನ್ನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಲು ಬಯಸಿದಾಗ ಅಣುವನ್ನು ಒಡೆಯುವುದು ಉತ್ತಮ . ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಭಾಗವನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತಿರುವುದು ch3 ch ch3 ಎರಡು nh ಅನ್ನು nh ಎರಡು ಮೂಲಕ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ch ಮೂರು chch ಮೂರು nh ಎರಡು ಕೆಲವು ಸಂಯುಕ್ತಗಳೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು nh two i ಎಂದು ಹೇಳಬೇಕು ಋಣಾತ್ಮಕ ಅಂತ್ಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಇತರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಂದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಧನಾತ್ಮಕ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯು ಅನುಭವದ ಜ್ಞಾನದಿಂದ ಬಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸುಪ್ತ ಧ್ರುವೀಯತೆಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಇತರರಿಗೆ ಹೇಳಿದಂತೆ ದಿನ ಪರಿಭಾಷೆಯು ಸಿಂಥೋನ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ ಇವು ಸಿಂಥೋನ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅಥವಾ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಅಯಾನ್ ಇವುಗಳು ಸಿಂಥೋನ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಸಿಂಥೋಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಸಿಂಥೆಟಿಕ್ ಸಮಾನ ಯಾವುದು ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತು ಉತ್ತರ ಸರಳ ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ ಇದು ತುಂಬಾ ಸ್ಥಿರವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಉತ್ತರ ch3ch ch3 nh2 ಎರಡನೆಯ ಅಂಶವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವಸ್ತುವಿನ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ, ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಇದು ವಸ್ತು ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ , ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್ ಎಥಿಲೀನ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಅದು ಆಕ್ರಮಣ ಮಾಡಬಹುದಾದಲ್ಲಿ ಅದು ಇಲ್ಲಿ ದಾಳಿ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಬಂಧವನ್ನು ತೆರೆಯಬಹುದು ಅಥವಾ ಅದು ಇತರ ಮಾಡಬಹುದು ಸುಮಾರು ದಾರಿ ಎಂದರೆ ಅದು ಈ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಬಂಧವನ್ನು ಮುರಿಯಬಹುದು ಅದು ಯಾವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಘನ ಬಾಣ ಅದು ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮುರಿದ ಬಾಣ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಅದು ನಡೆಯುವುದಿಲ್ಲ ಹೇಗೆ ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಏನೂ ಅಲ್ಲ ಎಂದಾಗ ನನಗೆ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾದ ಉತ್ತರ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ತಲಾಧಾರದ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಿದಾಗ sn2 ಪ್ರಕಾರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಇದು sn2 ಪ್ರಕಾರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದರೆ ಜೀವಂತ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಒಂದೇ ಸಾಲಿನಲ್ಲಿರಬೇಕು ಅಥವಾ 180 ಡಿಗ್ರಿ ವಿಧಾನದ ಕೋನದಲ್ಲಿರಬೇಕು ಇದು ಇಲ್ಲಿಯೂ ಈ ಭಾಗದಲ್ಲಿಯೂ ಸಂಭವಿಸಬಹುದು. ಬಹುತೇಕ ಇಂಗಾಲವು ಪೆಂಟಾವಲೆಂಟ್ ಆಗಿರುವ ಸಂಕ್ರಮಣ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ತುಂಬಾ ಜನಸಂದಣಿಯಿಂದ ಕೂಡಿರುತ್ತದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ sn2 ಪ್ರಕಾರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಕಡಿಮೆ ಬದಲಿ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಬಹಳ

ಎಚ್ಚರಿಕೆಯಿಂದ ನೋಡಿದರೆ ಇದು chch2 ಮತ್ತು ಇದು ಕೇವಲ ch2 ಆಗಿರುತ್ತದೆ. ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಡಿಮೆ ಬದಲಿ ಭಾಗದ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಕಡಿಮೆ ಬದಲಿ ಭಾಗದ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ನಂತರ ಕ್ಯೂ ಇಷ್ಟು ದೊಡ್ಡ ಅಣು ಹೇಗೆ ಬರುತ್ತದೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಮುರಿದರೆ ಉತ್ತರವು ದೊಡ್ಡದಲ್ಲ, ನೀವು ಅದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಮುರಿದರೆ ಉತ್ತರವು ದೊಡ್ಡದಲ್ಲ, ಇದರಿಂದ ನೀವು ಓಚ್ ಟು ಚ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಚ ಟೂ ಎಂದು ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಇದರಿಂದ ನಾನು ಮತ್ತೆ ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಕತ್ತರಿಸಿ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ತೆಗೆಯುವುದು ಹೇಗೆ ಎಂದು ಬರೆದರೆ ಅಚ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿಎರಡನ್ನು ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಹೇಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಾನು ನಿಮ್ಮನ್ನು ಕೇಳುತ್ತೇನೆ ನಿಮ್ಮ ಉತ್ತರವೆಂದರೆ ನಾನು ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಪಡೆಯಬೇಕು ಅದು ಧನಾತ್ಮಕ ಒ ಪ್ಲಸ್ ಏಕೆಂದರೆ ch ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ch ಎರಡು ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒ ಪ್ಲಸ್ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಅದು ಮೂಲ ಯಾವುದು ಆಕ್ಸಿಜನ್ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರಕವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು , ಅದು ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಲಿಂಕೇಜ್ ಇರುವಷ್ಟು ಸರಳವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಇದು ಒಂದು ಉತ್ತಮವಾದ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ಪವರ್ ಆಸಿಡ್ ಪವರ್ ಆಸಿಡ್ ಎಂದರೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಪ್ರತಿ ಆಮ್ಲ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಲಿಂಕ್‌ಗಳು oo ಲಿಂಕೇಜ್ ಇರುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎರಡು ಆಮ್ಲಜನಕವು ಸಮಾನವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಒಂದು ಆಮ್ಲಜನಕವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್‌ಗೆ ಜೋಡಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿರುವುದರಿಂದ ಮತ್ತೊಂದು ಆಮ್ಲಜನಕವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ಉತ್ಕರ್ಷಣಕ್ಕೆ ಈ ರೀತಿಯ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಸಂಪರ್ಕದ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಒ ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದೆ ಒಂದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾದ ಕಾರಣವೆಂದರೆ ಈ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕೂವನ್ನು ಕೂ ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಸಾಮಾನ್ಯ ನಿಯಮವಾಗಿದೆ, ಆ ರೀತಿಯ ವಿದ್ಯಮಾನಗಳು ಏಕೆ ಆಯ್ಕ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಥವಾ ಮೆಟಲ್ ಕ್ಲೋರೊ ಪ್ರತಿ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಭಾಗ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಉತ್ತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಉತ್ತರ ಇದು ಆಲ್ಫಾ ಪರಿಣಾಮ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಗಿದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎರಡು ಹೆಟೆರೊಟಾಮ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಸಲ್ಫರ್ ಅಥವಾ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಅಥವಾ ಇತರ ವಿಷಯದೊಂದಿಗೆ ಲಿಂಕ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಆ ಪರಿಭಾಷೆ ಏನು ಅವುಗಳ ನಡುವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಬಂಧವನ್ನು ಸಮಾನವಾಗಿ ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳಲಾಗಿಲ್ಲ, ಇಲ್ಲಿ ರೇಖೆಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಗಾಳಿಯನ್ನು ಬಿಡುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಆಗಿದ್ದು, ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧ ಆಲ್ಕೀನ್ ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಎಪಾಕ್ಸೈಡ್ ಸರಿ ಮಾಡಲು ನೀವು ಮಾಡಬಹುದು ಇದನ್ನು ನೋಡಿ ಮತ್ತು ಇದು ತುಂಬಾ ವಿಚಿತ್ರವಾಗಿ ಕಾಣುವ ಅಣುವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿ, ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದಂತೆ ಹೆಚ್ಚು ಕಷ್ಟವಿಲ್ಲ ಅದನ್ನು ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸುವುದು ಎಂದು ನೀವು ಅದನ್ನು ಹೀಗೆ ಮುರಿಯಬೇಕು ಇದರಿಂದ ನೀವು ನಾನು ಮಾಡಬಹುದು ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ನಾನು ಅದನ್ನು ಅಲ್ಲಿ ಮುರಿಯಲಿಲ್ಲ, ನಾನು ಅದನ್ನು ಮುರಿದುಬಿಟ್ಟೆನೆಂದರೆ, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎರಡು ಘಟಕಗಳು ಇಲ್ಲಿ ao ಮೈನಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನ್ಯಾಫ್ಥಲೀನ್ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಆ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಎರಡು ch ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ch ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಏಕೆ ನಾನು ಆಕ್ಸಿಜನ್ ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿಲ್ಲ ಉತ್ತರ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಪೊಸಿಟಿವ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೇಲೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಇರಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಸಿಂಥೋನ್ ಯಾವುದು ಸಿಂಥೆಟಿಕ್ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ o ಮೈನಸ್ ಕೆ ಪ್ಲಸ್ ನೀವು ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಬಹುದು ಇದು ವಾಣಿಜ್ಯಕವಾಗಿ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಅಲೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅತ್ಯಂತ ಗುಣಮಟ್ಟದ ಸಂಯುಕ್ತವಲ್ಲದೆ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ನ್ಯಾಫ್ಥಾಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಅಲೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಮೈನಸ್ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಎಸೆಯುವಿಕೆಯ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಓಚ್ ಟು ಸಿಎಚ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿಎಚ್ ಎರಡನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ರಚನೆಯನ್ನು ಈ ಮಾರ್ಗದಿಂದ ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಲು ಸರಳ ತಂತ್ರವು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಒಂದು ತಿಂಗಳು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಇಲ್ಲಿ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವೆಂದರೆ , ನಾನು ಈ ರೀತಿಯ ರಚನೆಯನ್ನು ಮತ್ತೊಂದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ನೊಂದಿಗೆ h ನಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಬರೆದರೆ ಮತ್ತು ಇದು ಯಾವ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತ ಎಂದು ಕೇಳಿದರೆ ಆಹ್ ಎರಡು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಹೊಂದಿರುವ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಆಸಿಡ್ ಗ್ರೂಪ್ ಅಕ್ಕಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಎರಡು ಡೈಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಅಥವಾ ಡೈಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಇಂಜಿನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ಬಿಸಿಯಾದಾಗ ಅದು ಅನ್ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದ ಅಯೋಡೈಟ್ ನಿಮಗೆ ಆ ರೀತಿಯ ಇಮಿ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ . ಥಾಲಿಮೈಡ್ ಥಾಲಿಮಿ ಡಿ ಥಾಲಿಮೈಡ್ ಥಾಲಮೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ , ಆ ಅರ್ಥದಲ್ಲಿ ನಾವು ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕದಲ್ಲಿ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ ಗೇಬ್ರಿಯಲ್ ಥಾಲಿಮೈಡ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ತುಂಬಾ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಬೇಸ್ ಅಥವಾ ಸೌಮ್ಯವಾದ ಬೇಸ್ ಸಹಾಯದಿಂದ ನೀವು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು n ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಈ n ಮೈನಸ್ ಅನೇಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಾನು ಇದೀಗ ತೋರಿಸಿರುವ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಅಲೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ದಾಳಿ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ch two ch ಡಬಲ್ ನಲ್ಲಿ ಆ ಗುಂಪಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕಿಸಬಹುದು e ಬಂಧ ch ಎರಡು ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಥಾಲಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಹಲವು ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಪ್ರಯೋಜನವೇನು ಪ್ರಯೋಜನವೆಂದರೆ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದರೆ ನೀವು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದರೆ ಉಳಿದ ವಸ್ತುವು ಸಂಯೋಜಿತ ಆಧಾರವಾಗಿದೆ ಇದು n ಮೈನಸ್ ಪ್ಲಸ್ h ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಸಾಮಾನ್ಯ ನಿಯಮವಾಗಿದೆ, ಇದು ಪ್ರಬಲವಾದ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ, ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನೀವು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಫೀನಾಲ್ ಎಂದು ಉತ್ತರಿಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ, ಫೀನೈಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ನಷ್ಟವಾದ ನಂತರ ನಾವು ಫಿನಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ನಾವು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ನಷ್ಟದ ನಂತರ ಬೆಂಜೊಯಿಟ್ ಅಯಾನು ಎರಡು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು, ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಅನುರಣನ ಹೈಬ್ರಿಡ್ ಕಡೆಗೆ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳ ಕೊಡುಗೆ ಗರಿಷ್ಠವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರಿಂದಾಗಿ ಪ್ರೋಟಾನ್ ನಷ್ಟವು ಹೆಚ್ಚು ಸುಲಭವಾಗುತ್ತದೆ ಸಂಯೋಗದ ಸ್ಥಿರತೆ ಬೇಸ್ ಹೆಚ್ಚು
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಫೀನಾಲ್ಗಿಂತ ಬಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಪ್ರಬಲವಾದ ಆಮ್ಲವೂ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಸಾಧ್ಯ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಎರಡೂ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಆಗುತ್ತಿರುವ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು , ಈ ಕಾರ್ಬೊನೈಲ್‌ಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಕಾರ್ಬೊನೈಲ್‌ಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್‌ಗೆ ನಾನು ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿದ್ದರೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಇನ್ನೊಂದು

ಸರಳ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಕೇಳಿದರೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳ ಬದಲಿಗೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಉತ್ತರವನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇನೆ nh ಗೆ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ರಚನೆಯನ್ನು ನಾನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ , ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್‌ನ ಆಮ್ಲೀಯತೆ ಅಥವಾ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಬಲವನ್ನು ನೀವು ಊಹಿಸಬಹುದೇ ಎಂದು ಆಮ್ಲ ಶಕ್ತಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಇದು ನಂಬಲಾಗದಂತಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ತುಂಬಾ ಸುಲಭವಾಗಿ ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಂಡ ನಂತರ ಉಳಿದ ಭಾಗವು so2 ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿ so2 ಆ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣು ಏಕಾಂಗಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು, ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಅನುರಣನ ರಚನೆಯ ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲಿ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಹೆಚ್ಚು ಸಮ್ಮಿತಿ ಎರಡೂ ಸ್ಥಿರತೆ ಹೆಚ್ಚು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಅನುರಣನ ರಚನೆ ಅಯಾನುಗಳ ನಷ್ಟದಿಂದ ಈ ಅಯಾನು ಹೇಗೆ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಕಾಂಜುಗೇಟ್ ಬೇಸ್ ಕಾಂಜುಗೇಟ್ ಬೇಸ್ ಆಗಿದ್ದು, ಒಂದು ಸಂಯೋಜಿತ ಬೇಸ್ ತುಂಬಾ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದ್ದರೆ, ಪ್ರೋಟಾನ್ನ ನಷ್ಟವು ಸುಲಭವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಅಬೆಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಕೇಂದ್ರೀಕೃತ ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲದಂತಹ 12 ಸಾಮಾನ್ಯ ಆಮ್ಲದ ಬಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಬಳಸಲಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಸಲ್ಫರ್ d ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೆಚ್ಚು ಸಮಯದವರೆಗೆ ಹಿಡಿದಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಸ್ಥಳೀಕರಿಸಬಹುದು ಹಿಂದಿನ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈಗ ಎರಡು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು s ososo4 eso s ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅಥವಾ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ರಚನೆಯು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಅಲ್ಲಿ ಕಳೆಯಲು ಹೆಚ್ಚು ಸಮಯ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸ್ಥಿರತೆ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಯೋಜಿತ ಬೇಸ್‌ನ ಸ್ಥಿರತೆ ಎಂದರ್ಥ ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಒಂದು ಮುಖ್ಯವಾದ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಉತ್ತರ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಎಂದು ತಿಳಿದಿರುವ ಅತ್ಯಂತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಅಂಶ ಯಾವುದು ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಮಾಡಬಹುದಾದರೆ ಇದನ್ನು ಮಾಡಬಹುದಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಜನರು ಅದನ್ನು ಎರಡು ಮಾಡಿದ್ದಾರೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎರಡು ಎನ್‌ಎಫ್ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಈ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಈ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಅಲ್ಲ ಇದು ಬಹುತೇಕ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಪಾಸಿಟಿವ್ ಆಗಿದೆ ನಾನು ಒ ಮೈನಸ್ ಲಿ ಪ್ಲಸ್ ನಂತಹ ಕೆಲವು ಜಾತಿಗಳನ್ನು ತಂದರೆ ಹೇಗೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಓಲೇಟ್ ಏನಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಅನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಫ್ಲೋರಿನ್ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವನ್ನು ನಿಖರವಾಗಿ ಅದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮುರಿಯುತ್ತದೆ, ಅದು ಈ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉಳಿದ ವಿಷಯವು so2 so2 n ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ತುಂಬಾ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿ ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ co ಮತ್ತು f ಫ್ಲೋರಿನ್ ಅನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ನಂಬಲಾಗದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಕ್ಲೋರಿನೇಟಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಕ್ಲೋರಿನೇಶನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪ್ರೊಟೀನೇಶನ್ ಎರಡು ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಪಾರ್ಶ್ವಗೆ ವಿಸ್ತರಿಸಲ್ಪಟ್ಟ ಎರಡು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ವಸ್ತುಗಳಿಂದ ಬರುವ ಒಂದು ಅತ್ಯಂತ ಕವಲೊಡೆಯುವ ಅಥವಾ ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವಾಗಿದೆ . ಆಸಿಡ್ ಶಕ್ತಿ ಅಲ್ಲಿದೆ ಸರಿ ಆಹ್ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಕೆಲವು ಸಮಸ್ಯೆಗಳನ್ನು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ನೀವು ಮುಂದಿನ ಬಾರಿ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಏನು ಮಾಡಬಹುದು ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಉತ್ತರವನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇನೆ ಅನಿಲೀನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮತ್ತು ನೀರಿನಿಂದ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದ ತಲಾಧಾರವಾಗಿದ್ದರೆ ಉತ್ಪನ್ನದ ಸಂಖ್ಯೆ ಒನ್ ಅನ್ನು ಊಹಿಸಿ. ಒಂದು ಸಿ ಒಕಾನ್ ಮೈನಸ್ ಕೆ ಪ್ಲಸ್ ಬೆಂಜೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಸಿ ಸಿಕ್ಸ್ ಫೈವ್ ಸಿ 2 ಬಿಆರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತಿರುವ ತಲಾಧಾರವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಬರೆದಿರುವ ಥಾಲಿಮೈಡ್ ಇದೀಗ ನೀವು ಎರಡನೇ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಎದುರಿಸುತ್ತೀರಿ ಉತ್ಪನ್ನ ಯಾವುದು ಮತ್ತು ಆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಕೋಹ್ ಮತ್ತು ವಾಟರ್ ಹೀಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ನಾನು ಕೀಟೋನ್ ಕೋಚ್ 3 ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅಮೋನಿಯಾ ಎನ್‌ಹೆಚ್ 3 ನೊಂದಿಗೆ ನಂತರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ನಿಕಲ್ ಇರುವಾಗ ಮತ್ತು ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದರೆ ಮುಂದಿನ ಉತ್ಪನ್ನದ ಮೂರನೇ ಸಮಸ್ಯೆ ಏನು? ಉತ್ಪನ್ನ ಮತ್ತು ಕೊನೆಯದಾಗಿ ನಾನು ಹೇಳಬೇಕಾದದ್ದು ಸಿ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಇವುಗಳನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಿಕಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನ ಏನಾಗಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ನಾನು ಈ ಆಹ್ ಎರಡು ಮೂರು ಗಂಟೆಗಳ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇನೆ ಈಗ ನಾಲ್ಕು ಗಂಟೆಗಳ ನೀವು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಉತ್ತರಿಸಲು ನಾನು ಮುಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಉತ್ತರವನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇನೆ ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು ಮತ್ತು ಆನಂದಿಸಿ

Prutor@IITK