ನಾನೇ ಪುಣ್ಯ ಮೂರ್ತಿ ಐಐಟಿ ಗವ್ಹಾಟಿಯಿಂದ ಈ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಐಐಟಿ ಪಾಲ್ ಕಾರ್ಯಕ್ರಮಕ್ಕೆ ನಿಮ್ಮನ್ನು ಸ್ವಾಗತಿಸುತ್ತೇನೆ, ನಾವು ಎಲ್ಲಾ ರೀತಿಯ ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಕನಿಷ್ಠ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಈಥೇನ್ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ cnh ಎರಡು n ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಹಿಂದಿನ ತರಗತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಲ್ಕೇನ್ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಇದು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅವುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ cnh ಎರಡು n ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಮುಂದಿನ ನಾವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಕನಿಷ್ಟ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಅವು ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರವನ್ನು cn h2n ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಆರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮಾತ್ರ ನೀವು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅವುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ cnh ಎರಡು n ಮೈನಸ್ ಎರಡು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಿ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ ಆರ್ಬನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಈ ಅಣುವಿನ ಕಕ್ಷೀಯ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ, ಪ್ರತಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಇದು ಎರಡು ಎಸ್ಪಿ ಹೈಬ್ರಿಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಆಹ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಬಂಧ ರಚನೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಇಂಗಾಲದ ಮತ್ತೊಂದು ಎಸ್ಪಿ ಹೈಬ್ರಿಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಈ ಇಂಗಾಲದ ಒಂದು ಎಸ್ಪಿ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಅತಿಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧದ ರಚನೆಯು ಎರಡು sp rb ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನಿಂದ ಇಂಗಾಲದ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ರಚನೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ, ಉಳಿದ sp ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಕಕ್ಷೆಯು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ಈ ಕಕ್ಷೆಯೊಂದಿಗೆ ಅತಿಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ. ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಕ್ಷೆಯೊಂದಿಗೆ ಅತಿಕ್ರಮಿಸಬಹುದು, ಹೈಬ್ರಿಸ್ ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಇಂಗಾಲದ ಈ ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇದು ಹೈಬ್ರಿಟಿಶ್ ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಇದರ ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅತಿಕ್ರಮಿಸಬಹುದು ಕಾರ್ಬನ್ ಆಹ್ ಈ ಎರಡು ಕಕ್ಷೆಗಳು ಸಮಾನಾಂತರವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಸಮೀಪಿಸುವಿಕೆಯ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಅತಿಕ್ರಮಿಸಬಹುದು e ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಗಳು ಮತ್ತು ಹೈಬ್ರಿಸ್ p ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಈ ದ್ವಿ ಬಂಧದ ರಚನೆಯ ಫಲಿತಾಂಶವಾಗಿ ಈ ಕಕ್ಷೆಗೆ ಲಂಬವಾಗಿರುವ ಮತ್ತೊಂದು ಅನ್‌ಹೈಬ್ರಿಸ್ p ಕಕ್ಷೆಯಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವು ಎಲ್ಲಾ ರೇಖೀಯ ಅಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಮತ್ತು ಲಂಬವಾಗಿ ನೀವು p ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅವು ಅತಿಕ್ರಮಿಸುತ್ತವೆ ನಂತರ ಅವು ಫಲಿತಾಂಶವನ್ನು ಆ p ಕಕ್ಷೆಗೆ ಲಂಬವಾಗಿರುವ ಮೂಲಕ ಬಂಧದ ರಚನೆಯನ್ನು ಮಾಡುತ್ತವೆ ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು p ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ ಆರ್ಬಿಟರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅತಿಕ್ರಮಿಸಬಹುದು, ಈ ಕಕ್ಷೆಯು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಅತಿಕ್ರಮಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಆಹ್ ಇದು ಈ ಎರಡು ಕಕ್ಷೆಗಳ ನಡುವೆ ಆ 90 ಡಿಗ್ರಿಗೆ ಲಂಬವಾಗಿ ಅವು ಬಂಧದ ಮೂಲಕ ಇನ್ನೊಂದನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಮೂರು ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ನೀವು ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನೀವು ಎರಡು ವೈ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಈ ವೈ ಬಂಧಗಳು ಈ ಎರಡು ಅನ್‌ಹಿಬ್ರಿಸ್ ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳ ಅತಿಕ್ರಮಣದಿಂದ ರೂಪುಗೊಂಡಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಸಿಲಿಂಡರಾಕಾರದ ಬಲಕ್ಕೆ ನೀವು ಮೇಲ್ಭಾಗ ಮತ್ತು ಕೆಳಭಾಗವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೋಡದ ಮೂಲಕ ಹೇಗೆ ಈ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಈ ಆಹ್ ಅಣುವಿನಂತೆಯೇ ಮತ್ತು ಅದರ ಸುತ್ತಲೂ ಈ ಅಣುವನ್ನು ರೇಖೀಯವಾಗಿ ಮಾಡುವ ಜೈವಿಕ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೋಡವಿದೆ, ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧ ಮತ್ತು ch ಬಂಧದ ನಡುವಿನ ಬಂಧದ ಕೋನವು 180 ಆಗಿದೆ ಡಿಗ್ರಿ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಆರ್ಮ್‌ಸ್ಟ್ರಾಂಗ್ ಇಂಗಾಲದ ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಿಂತ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಬಾಂಡ್ ಉದ್ದ 1.09 ಆರ್ಮ್‌ಸ್ಟ್ರಾಂಗ್ ಇದು ಎಲ್ಲಾ ರೀತಿಯ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅದು ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು s ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಅತಿಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಎಸ್ಪಿ ಹೈಬ್ರಿಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಮತ್ತು ಅಂತೆಯೇ ಈ ಇಂಗಾಲದ ಈ ಎಸ್ಪಿ ಹೈಬ್ರಿಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಎಸ್ಪಿ ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಅತಿಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಫಾರ್ಮ್ ಅನ್ನು ತಲುಪುತ್ತದೆ. ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವು ಈಗ ನಾವು i ipac ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಅಲ್ಕಿನ್‌ಗಳ ನಾಮಕರಣ ಮತ್ತು ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ನೋಡೋಣ, ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳ ಹೆಸರುಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಿಂದ ಹುಟ್ಟಿಕೊಂಡಿವೆ b   y ಪ್ರತ್ಯಯವನ್ನು a ಮತ್ತು e ಅನ್ನು y ಮತ್ತು e ನೊಂದಿಗೆ ಬದಲಾಯಿಸುವುದು ಉದಾಹರಣೆಗಳಿಗಾಗಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್ ಇದು ಈ ಅಣುವಿನ iupac ಹೆಸರು ಅಲ್ಕಿನ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ಈ ಅಲ್ಕಿನ್ ಸರಣಿಯ iupac ಹೆಸರು ಈ ಆಲ್ಕಿನ್‌ನ iupac ಹೆಸರು ಈಥೇನ್ ಆಗಿದೆ ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್ ಈಥೇನ್ ಆಗಿದೆ ಅದರಲ್ಲಿ a ಮತ್ತು e ಪ್ರತ್ಯಯವನ್ನು y ಯಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು e ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಆಲ್ಕೇನ್‌ನ ಪ್ಯಾಕ್ ಹೆಸರು ಪ್ರೋಪೇನ್ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೀನ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸರಣಿಯ ಮೊದಲ ಎರಡು uh ಸದಸ್ಯರು ಕೇವಲ ಒಂದು ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದಾರೆ ಅಲ್ಕಾ ಈಥೇನ್ ನೀವು ಮುಂದಿನ ಸದಸ್ಯ ಬ್ಯೂಟೇನ್‌ಗೆ ಹೋದಾಗ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಎಥೀನ್ ಪ್ರೊಪೈನ್ ಮತ್ತು ಈಥೇನ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎರಡು ರಚನೆಗಳು ಸಾಧ್ಯ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಒಂದು ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಮಾಡಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಐಯುಪಾಕ್ ಹೆಸರು ಮತ್ತು ಇದು ಮತ್ತು ಎರಡು ಈ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಇರುವ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಂಧದ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ c5h8 ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಮುಂದಿನ ಅಣುವಿಗೆ ಹೋದಾಗ ಮೂರು ಸಂಭವನೀಯ ರಚನೆಗಳಿವೆ ಮೂರು ಸಂಭವನೀಯ struc ಇವೆ tures

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ತಮ್ಮ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರು ಪೆಂಟ್ ಎರಡು ಪೆಂಟೇನ್ ಮತ್ತು ಇದು ಒಂದು ಪೆಂಟೇನ್ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತ ಮೂರು ಮೀಥೈಲ್ ಒಂದು ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಬಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ರಚನೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಈ ಎರಡು ಈ ಹಿಂಭಾಗದ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಕಾರ್ಬನ್ 1 ಮತ್ತು 2 ರ ನಡುವೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಿ 2 ಮತ್ತು 3 ರ ನಡುವೆ ಇರುವ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ವಿಭಿನ್ನ ಸ್ಥಾನಗಳ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಇರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ನಡುವಿನ ಈ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಸ್ಥಾನಿಕ ಐಸೋಮರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದೇ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಒಂದು ಮತ್ತು ಎರಡರ ನಡುವೆ ಇರುವ ಟ್ರಿಪಲ್ ಒಂದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಮತ್ತು ಮೂರು

ಈ ಎರಡನ್ನು ಸ್ಥಾನಿಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ರೇಖೀಯ ಒಂದು ಸಾಗಣೆಯಾಗಿದೆ ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವು ಚೈನ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಚೈನ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ರೇಖೀಯವಾಗಿದೆ ಇದು ಕವಲೊಡೆಯುವ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಬಗ್ಗೆ ಅವರು ಹೊಂದಬಹುದು ಅವರು ಅದನ್ನು ನೋಡುತ್ತಾರೆ ಅವರು h   ಅದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರ ಆದರೆ ವಿಭಿನ್ನ ರಚನೆಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ರೇಖೀಯ ರಚನೆಗಳು ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅವುಗಳನ್ನು ಸ್ಥಾನಿಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದಾಗ ಅವುಗಳನ್ನು ಚೈನ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಶಾಖೆಯ ಒಂದು ಇದು ರೇಖೀಯ ಒಂದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದೆ ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ ಅಲ್ಕಿನ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಎರಡು ಸಾಮಾನ್ಯ ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೊದಲ ವಿಧಾನವೆಂದರೆ ನೀವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀರಿನಿಂದ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅದು ನೀಡುತ್ತದೆ ಆಸಿಲೇಟಿಂಗ್ ಈಥೀನ್ ಈ ವಿಧಾನವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಈಥೀನ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಈ ಉದ್ಯಮವು ಬಳಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಪ್ರಮುಖ ಅಲ್ಕಿನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಈಥಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಸ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಮತ್ತು ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಮತ್ತು ನಾವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸುವಾಗ ಈ ಪ್ರಮುಖ ಕೈಗಾರಿಕಾ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ವ್ಯಾಪಕವಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ. ನೀರಿನಿಂದ ಇದು ಆಸ್ಟಲೀನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈಥೆನ್ ಆಶ್ರಯವು ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರು ಮತ್ತು ಇದು ಘನ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಘನ ಸಂಯುಕ್ತ ಘನ ನೀವು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಣೆ ಮಾಡಿದಾಗ ನೀವು ಈಥೇನ್ ಅನ್ನು ಗ್ಯಾಸ್ ಆಗಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ನಿಂದ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು, ನೀವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಕಾರ್ಬನ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು. ನೀರಿನ ಎರಡು ಅಣುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಹ್ ನೀವು ಮಾಡಬಹುದು ಆಹ್ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ನೀವು ಇಂಗಾಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ. ಈಥೇನ್ ಅನಿಲವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಉದ್ಯಮವು ಈಥೇನ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಮುಂದಿನ uh ವಿಧಾನವನ್ನು ಈಥಾನ್ ತಯಾರಿಸಲು ಹೇಗೆ ಬಳಸುತ್ತದೆ um ಡಿಹೈಡ್ರೋ ಡಿಹಲೋಜನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಡೈ ಹಲೋ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದನ್ನು ನೀವು ಪರಿಗಣಿಸಿದಾಗ ಆಲ್ಕೋಹಾಲಿಕ್ ಜೊತೆಗೆ ಡಿಬ್ರೊಮೊ ಆಲ್ಕೇನ್ a wh ಒಂದು ಬೇಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಇದು ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು e ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ತೆಗೆದುಹಾಕಿದರೆ, ನಾವು ಈ ರೀತಿ ಬರೆಯೋಣ , ಮೂಲವು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬೇಸ್ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತದೆ , ನೀವು ಆಲ್ಕೆನೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಇದನ್ನು ವಿನೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮಧ್ಯಂತರ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಮತ್ತು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಜೊತೆಗೆ ನೀರನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಬಲವಾದ ತಳಹದಿಯೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬೇಕು, ಇದು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಉಪಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿದರೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲಿಕ್ ಕೆ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ಸಾಕಾಗುವುದಿಲ್ಲ. ಈಗ ನೀವು ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೋಡೋಮೈಡ್‌ನಂತಹ ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಇದು ಈಗ NS2 ಇದು ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತೊಂದು ಡಿಹೈಡ್ರೇಟರ್ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನ ಮಾಡಬಹುದು ಮೂಲತಃ ಇದು ಎರಡು ಹಂತಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಇದರಲ್ಲಿ ಏನು ಮಾಡಬೇಕು ಬೈಟ್ ಉತ್ಪನ್ನವು ಸೋಡಿಯಂ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಜೊತೆಗೆ ಅಮೋನಿಯಾ ಆಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ಪಾಚಿ ಇಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಪ್ರೋಟಾನ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತದೆ, ಅದು ನೀವು ಮಾಡುವ ಮೂಲವಾಗಿದೆ ಡಿಹೈಡ್ರೋ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಮತ್ತು ಮುಂದೆ ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೆನೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ನಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಆಲ್ಕಿನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಇದು ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ನಾವು ಬಳಸುವ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಇದುವರೆಗೆ ನಾವು ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸಂಸ್ಕೃತಿ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ನಂತರ ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಎರಡು ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಒಂದು ಉದ್ಯಮವು ನೀವು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್‌ನಿಂದ ಶಾಖ ಮತ್ತು ಅನಿಲವನ್ನು ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದು ಕಾರ್ಬನ್ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಕಾರ್ ಆಹ್ ಕಾರ್ಬನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಿ, ನೀವು ನೀರಿನಿಂದ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಕಾರ್ಬೈಡ್ ಅನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ ಅದು ಈಥೇನ್ ಅನಿಲವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ವಿಸಿನಲ್ ಡೈಹಾಲೋ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಬೇಸ್ ಫಸ್ಟ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲಿಕ್ ಕೋಹ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ವಿನೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಬಲವಾದ ತಳಹದಿಯ ನಂತರ ನೀವು ಆಲ್ಕೈನ್‌ನ ಮುಂದಿನ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಹಿಂದಿನ ತರಗತಿಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ ಸರಣಿಯ ಮೊದಲ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರು ಎಥಾನ್ ಪ್ರೊಪೈನ್ ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಅವರು ಅನಿಲ ಮುಂದಿನ ಎಂಟು ಸದಸ್ಯರು ಸಿ ಫಿ 2 ಸಿ 13 ಸಿ 5 ಹೆ 2 ಇಪ್ಪತ್ತನಾಲ್ಕು ಅವರು ದ್ರವ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ಎಂಟು ಸದಸ್ಯರು ದ್ರವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ನಂತರ ಎಲ್ಲಾ ಘನ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನ ಆಣ್ವಿಕ ಆಲ್ಕೈನ್ಗಳು ಅವು ಘನವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಂತೆ ಬಣ್ಣರಹಿತವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಎಥಾನ್ ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಬಣ್ಣರಹಿತವಾಗಿವೆ ಇದು ಬೆಳ್ಳುಳ್ಳಿಯ ಕ್ರಮವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉಳಿದವು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ನೀರಿಲ್ಲದೆ ನಾವು ಮೊದಲೇ ನೋಡಿದಂತೆ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಅವು ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ ನೀರು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಉಹ್ ಅವು ಸಹ ಅವು ಕಡಿಮೆ. ಧ್ರುವೀಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಮಿಶ್ರಣವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಸಾವಯವ ದ್ರಾವಕಗಳಲ್ಲಿ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಕರಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕರಗುವ ಬಿಂದು ಮತ್ತು ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ, ನೀವು ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಾಗ ಇವುಗಳು ಸಹ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತವೆ . ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ಏಕರೂಪದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಕುದಿಯುವ ಮತ್ತು ಕರಗುವ ಬಿಂದುಗಳನ್ನು ತೋರಿಸಿದರೆ ಅವು ರೇಖೀಯ ಅಣು ಟಿ ಹೇ , ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದಾಗ ಪರಸ್ಪರ ಸುಲಭವಾಗಿ ಜೋಡಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಹೆಚ್ಚಿನ ಕುದಿಯುವ ಮತ್ತು ಕರಗುವ ಬಿಂದುಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳ ರಾಸಾಯನಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ ಮೊದಲು ಈಥಾನ್ ಅನ್ನು ನೋಡೋಣ ನಾವು

ಇಂಗಾಲದ ಎಸ್ಪಿ ಹೈಬ್ರಿಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧ ರಚನೆಯು ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ sp2 ಹೈಬ್ರಿ ಎಸ್‌ಪಿ ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ಈ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅತಿಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ. ನೀವು ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು s ಅಕ್ಷರವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು sp3 ಹೈಬ್ರಿಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ, ಆಲ್ಕೇನ್ sp2 ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ch ಬಂಧ ರಚನೆಯು ಇಲ್ಲಿ ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ sp ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಹೈಬ್ರಿಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ತೊಡಗಿಸಿಕೊಂಡಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ s ಅಕ್ಷರವು ಇಲ್ಲಿದೆ 50 ಪ್ರತಿಶತ ಅಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಬಂಧ ರಚನೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ ತುಂಬಾ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗ್ ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ರು ಪಾತ್ರವು ಹೆಚ್ಚಿರುವುದರಿಂದ ಈ ಇಂಗಾಲದ ಚಟುವಟಿಕೆಯು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬೇಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಬೇಸ್ ಸುಲಭವಾಗಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಪ್ರೋಟಾನ್‌ನಂತೆ ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ದ್ರವ ಅಮೋನಿಯಾದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಅದು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದಾದ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೈಟ್ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ಮತ್ತು ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ಸೋಡಿಯಂ ಅನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಇದೇ ರೀತಿಯಾಗಿ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಸೋಡಾ ಅಮೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಇದನ್ನು ಖಂಡಿತವಾಗಿ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ಈ ಭಾಗವನ್ನು ಜೋಡಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ. ನೀವು ಕ್ವಾರಿಯಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಅವರು ಆಹ್ ಈ ಕ್ರಮವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತಾರೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದಂತೆಯೇ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮೋರಿಯಸ್ ಪಾತ್ರದ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಇದರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬೇಸ್ ಸುಲಭವಾಗಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಮತ್ತು ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅಲ್ಕೀನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕಡಿಮೆ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಈ ಕನಿಷ್ಠ ಪ್ಲಾಸ್ಟಿಕ್ ಎಲ್ಲಾ ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಈ ಎರಡು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಅನ್‌ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ವಿಭಿನ್ನ ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳ ನಡುವೆ ಹೋಲಿಕೆ ಮಾಡಿದರೆ ಮತ್ತು ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಮುಂದೆ ಹೋದರೆ ಇದು ಕನಿಷ್ಠವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಲ್ಲಾ ರೀತಿಯ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಈ ಆಮ್ಲೀಯತೆಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಕೆಲವು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳ ಸೇರ್ಪಡೆಯು ವೇಗವರ್ಧಕದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸುಲಭವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ನಿಕಲ್ ಇದು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು, ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೇನ್ ಆಗಿ ಮತ್ತಷ್ಟು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೈನ್ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ವೇಗವರ್ಧಕ ವೇಗವರ್ಧಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬೆಲೆಯಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ಆಲ್ಕೇನ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು ಮೊದಲು ಅದನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಅಲ್ಕೇನ್‌ಗೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಇಳಿಕೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಡ್ಸೋರ್ಬ್ ಅನ್ನು ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ವಿಂಗಡಿಸಿದ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಿಮ್ಮ ಅಲ್ಕಿನ್ ಸಹ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ಮೊದಲ ವರ್ಗವನ್ನು ತೋರಿಸಿದ್ದೇನೆ. ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಅಲ್ಕಿನ್‌ಗೆ ವರ್ಗಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಲೋಹದ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಇನ್ನೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನಂತರ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಆಲ್ಕೇನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಬಳಸಿದರೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ನೀವು ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಿಲ್ಲಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ರೇಖೀಯ ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಕ್ವಿನೋಲಿನ್ ಇರುವಿಕೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿದ ತಕ್ಷಣ ಈ ವೇಗವರ್ಧಕದ ಚಟುವಟಿಕೆಯು ಕಡಿಮೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಅಲ್ಕೇನ್‌ಗೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ. ಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅಥವಾ ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಲು ಬಯಸುತ್ತೀರಿ ಎರಡನ್ನೂ ಆಲ್ಕೈನ್‌ನಿಂದ ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ವೇಗವರ್ಧಕ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅದೇ s ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನ ಐಡಿಯು ಹೆಚ್ಚುವರಿಯಾಗಿ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಮೇಲಿನ ಚರ್ಚೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡಿದ ಸ್ಟೀರಿಯೊ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸುಲಭವಾಗಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಬ್ರೋಮಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಅದು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಒಂದು ಎರಡು ಡಿಬ್ರೊಮೊ ಎಥೀನ್ ಆಹ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ವಿಸಿನಲ್ ಎರಡೂ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಈ ಬ್ರೋಮಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿವೆ ಈ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಯು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪ್ರಮುಖ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಮಾಡಿ ನಂತರ ಅದು ನಿಮಗೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುವ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗುವ ಕೊನೆಯ ವರ್ಗವನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಡಿಬ್ರೊಮೊ ಸಂಯುಕ್ತವು ಮತ್ತೊಂದು ಬ್ರೋಮಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಟೆಟ್ರಾ ಬ್ರೋಮ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಓಥೇನ್ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದು ಯಂತ್ರಶಾಸ್ತ್ರವು ನಾವು ನಿನ್ನೆ ನೋಡಿದ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೋಲುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಾಲೈಡ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಪ್ರೊಪೇನ್ ಅನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡುವಾಗ ಪ್ರೊಪಾನಸ್ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ. ಮಾರ್ಗೋನಿಕೊ ಉತ್ಪನ್ನದ ಮೂಲಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಟೂ ಥಾಯ್ ಬ್ರೋಮೋ ಆಹ್ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ, ಮೊದಲು ಏನಾಗುತ್ತದೆ , ಎಚ್‌ಬಿಆರ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮೊದಲು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ವಿನೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ರಚನೆಯು ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ರೂಪಿಸಿದಾಗ ಇದು ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಇನ್ನೊಂದು ಎಚ್‌ಬಿಆರ್ ವಿಆರ್ ಮೈನಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದನ್ನು ಜೆಮಿನಲ್ ಡೈಬ್ರೊಮೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಕ್ಕದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದನ್ನು ವಿಷನಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ವಿಸಿನಲ್ ಡೈಬ್ರೊಮೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೊದಲು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸೇರ್ಪಡೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ನೀವು ಪರಿಚಯಿಸಬಹುದಾದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ಟೆಟ್ರಾ ಹಾಲೋ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಮುಂದೆ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದನ್ನು ಸೇರಿಸಬಹುದು ಈ ವಿಧಾನವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಾಲೈಡ್‌ನ n ನೀವು ಜೆಮಿನಲ್ ಡೈಹಾಲೋ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ

ಕ್ರಿಯೆಯ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಎರಡೂ ಕನಿಷ್ಠ ಸೇರ್ಪಡೆಯಿಂದ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ನೀರನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಆಹ್ ಕೊನೆಯ ವರ್ಗ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಸಹ ನೀರಿನ ಕ್ಯಾನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡಿ , ನೀವು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಅನ್ನು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ , ನೀವು ಸುಮಾರು 50 ರಿಂದ 60 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಲ್ಸಿಯಸ್ ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು , ಈ ಮಧ್ಯಂತರದಿಂದ ನಾವು ಈಗ ನೋಡಿದಂತೆ ನೀರು ಸೇರ್ಪಡೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಅದು ಸ್ಥಿರವಾಗಿಲ್ಲ ಕೀಟೋನ್ ಆಸ್ಟಿಯೊ ಆಗಿ ಐಸೋಮರೈಸ್ ಮಾಡಬಹುದು ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೇನ್ ಆಹ್ ಅಲ್ಕಿನ್ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಅಲ್ಕಿನ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ಆಹ್ ಕಲ್ಲಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ನೀವು ಈಥೇನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಜಲಸಂಚಯನವನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಅಸಿಟಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ hso4 ಮತ್ತು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೇನ್ ಈ ಆಂತರಿಕ ರೂಪವನ್ನು ನೀಡಲು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು , ಇದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡಲು ಐಸೋಮರೈಸ್ ಮಾಡಬಹುದು.

ಉದಾಹರಣೆ ಓಸ್ನೋಲಿಸಿಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೇನ್ ಓಝೋನ್ ಜೊತೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಆಹ್ ನೀವು ಓಝೋನ್ನೊಂದಿಗೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ಓಝೋನ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಓಝೋನೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಇದು ಓಝೋನ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ನೀರಿನಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಇದು ಕಿರಿಕಿರಿಯುಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ. ನೀವು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಈ ಓಸೋನೈಡ್ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು, ಈ ಡೈಕೆಟೋನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಸೀಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನ ಕಾರಕದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೈನ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಆಲ್ಕೇನ್ ಆಹ್ ಓಝೋನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಓಝೋನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು, ಅದು ಓಝೋನೈಟ್ ಅನ್ನು ಡೈ ಮಾಡಲು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು, ಇದು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಕೊನೆಯ ಉದಾಹರಣೆ ಪಾಲಿಮರೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ರೀತಿಯ ಪಾಲಿಮರೀಕರಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಆಲ್ಕಿನ್ ಮತ್ತು ಒಂದರಿಂದ ಸಾಧ್ಯ ಇದು ರೇಖೀಯವಾಗಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಆಸ್ಟಲಿನ್ ಪಾಲಿಮರೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪಾಲಿಮರ್ ನೀಡಲು ಕೆಲವು ಷರತ್ತುಗಳು ಇದು ge ಆಗಿದೆ ನರಲ್ ಸೂತ್ರವನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಅವು ಸಂಯೋಜಿತ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಾಗಿದ್ದು, ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉತ್ತಮ ವಾಹಕಗಳು ಮತ್ತು ಲೋಹಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕಡಿಮೆ ತೂಕವನ್ನು ನಾವು ಬಳಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಉತ್ತಮ ವಾಹಕಗಳಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತವೆ ಇದಕ್ಕೆ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ರೇಖೀಯ ಪಾಲಿಮರ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಅವು ಆವರ್ತಕ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡಲು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಬೆಂಜೀನ್‌ಗೆ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅಲಿಫ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಸುಮಾರು 600 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಲ್ಸಿಯಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಈ ಆಲ್ಕಿನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅವು ಟ್ರಿಮರೈಸೇಶನ್‌ಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು. ಬೆಂಜೀನ್ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಮತ್ತು ಬಣ್ಣಗಳು ಮತ್ತು ಇತರ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್ ಭಾಗಗಳಲ್ಲಿ ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಬೆಂಜೀನ್ನ ಈ ಅತ್ಯಂತ ಉಪಯುಕ್ತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲು ಮತ್ತು ಸರಳವಾದ ಈಥೇನ್ ಬದಲಿಗೆ ನೀವು ಪ್ರೊಪೇನ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದರೆ ಅವು ಟ್ರಿಮರೈಸೇಶನ್ಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು. ಈ ಟ್ರಿಮಿಥೈಲ್ ಬದಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಈ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವಕಾಶ ನೀವು ಇಂದು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ್ದನ್ನು ನಾವು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ಹೇಳುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾವು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಂಧದ ರಚನೆಯನ್ನು ನಾಮಕರಣ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ರಾಸಾಯನಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳಲ್ಲಿ ರಾಸಾಯನಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳಿಗಿಂತ ಎಲ್ಲಾ ರೀತಿಯ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ಎಲ್ಲಾ ರೀತಿಯ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಕೆಲವು ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಅಥವಾ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಾಗಿ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಸ್ಟೀವ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಸಿಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಮಾಡಲು ಬಯಸಿದರೆ ನೀವು ಹೈಡ್ರಾಲಿಕ್ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಲಿಂಡ್ಲರ್ ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ಬಳಸಿ ನೀವು ಮಾಡಲು ಬಯಸಿದರೆ ನೀವು ಸಿಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ನಾನು ನಿನ್ನೆ ಸೋಡಿಯಂ ಲಿಕ್ವಿಡ್ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು , ಇದು ಏಕ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಮೂಲಕ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ನುಣ್ಣಗೆ ವಿಂಗಡಿಸಲಾದ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಪ್ಲಾಟಿನಂ ನಿಕಲ್ ಆಧಾರಿತ ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೆಚ್ಚುವರಿಯಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು. alkene ah ಆ ವೇಗವರ್ಧಕವು ರೇಖೀಯ ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಪರಿಣಾಮಕಾರಿಯಾಗಿದೆ ಅಲ್ಕಿನ್ c   ನಂತರ ನೇರವಾಗಿ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಾಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುವುದು ನಾವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೇನ್ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ನ ಎರಡು ಅಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಟೆಟ್ರಾ ಹಾಲೋ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ hbr ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಯ ಮೂಲಕ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮಾರ್ಕೊವ್ನಿಕೋವ್ ನಿಯಮವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ನೀವು ಎರಡನ್ನೂ ಪಡೆಯಬಹುದು ನೀವು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ಅದೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಎರಡನ್ನೂ ಸೇರಿಸಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಪ್ರೊಪೇನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನೀವು 2 2 ಡೈಬ್ರೊಮೊ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು. ಉಪಯುಕ್ತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಂತರ ನಾವು ಜಲಸಂಚಯನವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸಹ ಇಷ್ಟಪಡಬಹುದು ಅದು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸಂಕಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಇದು ಮಾರ್ಗೋನಿಕಲ್ ನಿಯಮವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವ ತಲಾಧಾರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅಥವಾ ಕೀಟೋನ್ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಮಧ್ಯಮ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ನಡೆಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ನಾವು ಸಮುದ್ರ ವಿಶ್ಲೇಷಣವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಆಲ್ಕೈನ್ ಅನ್ನು ಡೈಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಓಝೋನ್ ಜೊತೆಗೆ ಆಲ್ಕೇನ್ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು , ನೀವು ಆಸೋನಾಯ್ಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಬಹುದು , ಅದು ಸೂಕ್ತ ಕಾರಕದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಆಯಾ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ನೀರಿನಿಂದ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದರೆ ಡೈಹಾಲೋ ಡೈ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಅದನ್ನು ಡಿಕಾಪಾಕ್ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಅದನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಸೀಳಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ನೋಡಿದ ಉಪನ್ಯಾಸದ ಕೊನೆಯ ಭಾಗವು ಹೊಸ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಈಥಾನ್ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಇದನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಉದ್ಯಮವು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಈಥಾನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಉಹ್ ಕಾರ್ಬನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀರಿನಿಂದ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಅದು ಈಥೇನ್ ಅನಿಲವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪ್ರಾರಂಭದ ಪೂರ್ವಗಾಮಿಯಾಗಿದೆ ವಿವಿಧ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಮತ್ತು ಇದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ರೇಖೀಯ ಉಹ್ ಪಾಲಿಮರೀಕರಣವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಇದು ಸಂಯೋಜಿತ ಪಾಲಿಮರ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ y ಗುಡ್ ಉಹ್ ಕಂಡಕ್ಟರ್ ಉಹ್ ವ್ಯಾಪಕವಾಗಿ ವಿವಿಧ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳಿಗೆ ಬಳಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಲೋಹಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಅವು ಹಗುರವಾದ ತೂಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹಗುರವಾದ ತೂಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಬೆಂಜೀನ್ ಮತ್ತು ಸಂಬಂಧಿತ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಅವು ಟ್ರಿಮರೈಸೇಶನ್‌ಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಔಷಧೀಯ ಉದ್ಯಮಗಳಲ್ಲಿನ ಬಣ್ಣಗಳು ಮತ್ತು ಇತರ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದುದರೊಂದಿಗೆ ನಾನು ನನ್ನ ಉಪನ್ಯಾಸವನ್ನು ಮುಕ್ತಾಯಗೊಳಿಸುತ್ತೇನೆ ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK