ಐಐಟಿ ಪಾಲ್ ಕಾರ್ಯಕ್ರಮಕ್ಕೆ ನಿಮ್ಮೆಲ್ಲರಿಗೂ ಸ್ವಾಗತ iit gowhati ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ವಿಭಾಗದಿಂದ ನಾನು ಇಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅಲ್ಕೆನೆಸ್ ಅಹ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಹೊಂದಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಸೂತ್ರ ಸಿಎನ್ ಎರಡು ಎನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಉದಾಹರಣೆಗಳು ಈಥೇನ್ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಆಹ್ ಇದು ಈ ಸರಣಿಯ ಚಿಕ್ಕ ಸದಸ್ಯ ಮತ್ತು ನೀವು ಹೀಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಆಹ್ ಈ ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಆಲ್ಕೀನ್ ಮತ್ತು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಮುಂದಿನ ಒಂದು ಬ್ಯೂಟೇನ್‌ಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಎಥಿಲೀನ್ ಅನ್ನು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಆ ಸಂಯುಕ್ತದ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ ಇದು ಎಥಿಲೀನ್ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಈ ಎರಡು ಬಂಧಗಳ ನಡುವಿನ ಬಂಧದ ಕೋನ ch ಬಂಧಗಳು ಒಂದು ಸಮತಲ ಅಣು ಮತ್ತು ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅದೇ ಸಮತಲ ಮತ್ತು ಇದರ ನಡುವಿನ ಬಂಧದ ಕೋನವು 117 ಡಿಗ್ರಿ ಈ ch ಬಂಧ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ನಡುವಿನ ಬಂಧದ ಕೋನವು c ನಡುವಿನ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು ಸುಮಾರು 122 ಡಿಗ್ರಿ ಆಗಿದೆ ಆರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಯುಕ್ತವು 1.34 ಆರ್ಮ್‌ಸ್ಟ್ರಾಂಗ್ ಆಗಿದೆ ch ಬಂಧದ ಉದ್ದವು 1.09 ಆರ್ಮ್‌ಸ್ಟ್ರಾಂಗ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಐದು ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ನೀವು ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಾಂಡ್ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಾಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅದರ ಜೊತೆಗೆ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಒಂದು ಪೈ ಬಾಂಡ್ ಇದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧ ಇನ್ನೊಂದು ಇಂಗಾಲದ ಜೊತೆ ಇಂಗಾಲದ sp2 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಅತಿಕ್ರಮಿಸುವ ಮೂಲಕ ರಚನೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಇಂಗಾಲದ ಇನ್ನೊಂದು sp 2 ಜೊತೆಗೆ ಈ ಇಂಗಾಲದ ಅತಿಕ್ರಮಿಸುವಿಕೆ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಕಕ್ಷೀಯ ಹೈಬ್ರಿಡ್ ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ sp2 ಅತಿಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೈಫಾಂಡ್ ರಚನೆಯು ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಎಲ್ಲಾ ಪರಮಾಣುಗಳು ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ಆ efp ಗೆ ಲಂಬವಾಗಿ ಕಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿ ಈ ಎರಡು p ಕಕ್ಷೆಗಳು ಅತಿಕ್ರಮಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಹ್ನ ಸಮತಲದ ಕೆಳಗೆ ಮತ್ತು ಮೇಲೆ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧ ಮತ್ತು ನಾವು y ಬಂಧವನ್ನು ಈ ಎರಡು ಕಕ್ಷೆಗಳನ್ನು ಮೇಲಕ್ಕೆತ್ತುವುದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಕಕ್ಷೆಗಳನ್ನು ಹೈಬ್ರಿಡ್‌ಗೆ ಬೈಪಾಡ್ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಅತಿಕ್ರಮಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಕಾರ್ಬನ್ sp2 ಕಕ್ಷೆಯೊಂದಿಗೆ ಇಂಗಾಲದ ಕಕ್ಷೆಯು ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಹೀಗೆ ಬರೆಯಬಹುದು ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿ , ಸಮತಲದ ಕೆಳಗಿನ ಬಿಲ್ಲು d ಸ್ಥಳೀಕರಣವು ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಈ ಎರಡು ಕಕ್ಷೆಗಳು ಬಂಧದ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಬೈಪಾಡ್ ರಚನೆಯು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ತಿರುಗುವಿಕೆಯನ್ನು ನಿರ್ಬಂಧಿಸುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಿಂಗಲ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಬಂಧವು ತಿರುಗಬಹುದು ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಪೈ ಬಾಂಡ್‌ನಿಂದಾಗಿ ಈ ಅಣುಗಳ ಕಾರಣದಿಂದ ತಿರುಗುವಿಕೆಯನ್ನು ಅನುಮತಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು, ನಾವು ಎಥಿಲೀನ್‌ನ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ, ಈಗ ಪ್ರಭಾವದ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ನಾಮಕರಣವನ್ನು ನೋಡೋಣ , ಅಲ್ಕೆನ್‌ಗಳ ಹೆಸರುಗಳು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಿಂದ a ಮತ್ತು e ಪ್ರತ್ಯಯವನ್ನು e ಮತ್ತು e ನೊಂದಿಗೆ ಬದಲಾಯಿಸುವ ಮೂಲಕ ಪಡೆಯಲಾಗಿದೆ. ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಈಥೇನ್ ಎಂದು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿರುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಇದನ್ನು ಎಥೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಏನು ಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಈ a ಮತ್ತು e ಅನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ e ಮತ್ತು e ಮೂಲಕ ಆಲ್ಕೀನ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಇದನ್ನು ಪ್ರೊಪೈನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಇದನ್ನು ಬಟ್ ಒನ್ ಗೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಒಂದು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೀನ್ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಇನ್ನೊಂದು ಐಸೋಮರ್ ಇದು mu2n ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಮತ್ತು ane ಪ್ರತ್ಯಯವನ್ನು e ಮತ್ತು e ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ದೊಡ್ಡ ಅಣುವನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ಹೆಸರು ಮತ್ತು ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ ನಾವು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕು ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅಂತ್ಯಕ್ಕೆ ಬಹಳ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಉಮ್ ಇದು ಎರಡು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಲ್ಕೇನ್ ಪ್ರಕರಣವನ್ನು ನೋಡಿದಂತೆ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರು ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಮೊದಲು ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಇಡಬೇಕು ಮತ್ತು ಇದರಲ್ಲಿ ಕೇಸ್ ಫೋರ್ ಮೀಥೈಲ್ ವ್ಯೂ ಆಹ್ ಪೇಂಟ್ ಒನ್ ಎಂಡ್ ಇದು ಈ ಅಣುವಿನ ಐಪಾಕ್ ಹೆಸರು ಮತ್ತು ಇದು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನ ಸ್ಥಾನ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ನಾಲ್ಕರಲ್ಲಿ ಇರುವ ಮೀಥೈಲ್ ಬದಲಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ನಾಲ್ಕು ಮೀಥೈಲ್ ಒನ್ ಪ್ರಿಂಟಿಂಗ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಸಂಖ್ಯಾಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಕಡೆಯಿಂದ ಮಾಡಬೇಕಾಗಿದೆ ಇದು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇರುವ ಅತಿ ಉದ್ದದ ಸರಪಳಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಈ ಬದಿಗೆ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಬದಲಿ ಪ್ರಸ್ತುತವು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಮೀಥೈಲ್ ಕೆಳದರ್ಜೆಯ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ 4 ರ ಸ್ಥಾನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಐಪಾಕ್ ಹೆಸರು ನಾಲ್ಕು ಮೀಥೈಲ್ ಹೆಕ್ಸ್ ಎರಡು ಮುಂದಿನ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಥಿಲೀನ್ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಅವು ಯಾವುದೇ ರಚನಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ ನೀವು ಬ್ಯುಟೇನ್‌ಗೆ ಹೋದಾಗ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎರಡು ಹಿಂದಿನ ಮೂರು ಸಂಭವನೀಯ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆರಡೂ ಒಂದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಆದರೆ ಈ ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ರಚನೆಗಳನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನ ಭಾಗವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಸ್ಥಳ ಇದು ಒಂದು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಈ ಎರಡು ಬ್ಯುಟೇನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳನ್ನು ಸ್ಥಾನಿಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವುಗಳ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವು ಮೊದಲ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಇರುವ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಆಗಿದೆ ಇಲ್ಲ ಇವು ಎರಡು ಬ್ಯುಟೆನ್ ಆಗಿರುವ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನ ಭಾಗವು ವಿಭಿನ್ನ ಸ್ಥಳಗಳಲ್ಲಿದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಸ್ಥಾನಿಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡರ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಒಂದು ಮತ್ತು ಮೂರು ಎರಡು ಮತ್ತು ಮೂರರ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಚೈನ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅವುಗಳು ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಒಂದು ಶಾಖೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಇನ್ನೊಂದು ರೇಖೀಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡನ್ನು ಚೈನ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳನ್ನು ಚೈನ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದೂ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈ ಎರಡನ್ನೂ ಸ್ಥಾನ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇವೆಲ್ಲವನ್ನೂ ಸ್ಟ್ರಕ್ಚರಲ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅವು ರಚನೆಗಳಲ್ಲಿ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗೆ ಹೋದಾಗ ನೀವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ. ನಾನು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದ ರಚನೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳ ನಿರ್ಬಂಧಿತ ತಿರುಗುವಿಕೆಯಿಂದಾಗಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಪ್ರದರ್ಶಿಸಬಹುದು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಈ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ನಾವು ಎರಡು

ರೂಪಗಳನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ch3 ಎರಡನ್ನೂ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಅದೇ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಸಿಸ್ ಮ್ಯೂಟ್ ಟು ಇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎರಡೂ ಎದುರು ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಸೋ ಎಂದು ಕರೆದರೆ ಇದೂ ಕೂಡ ರೂಪಾಂತರಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಇವುಗಳನ್ನು ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಒಂದೇ ಬದಿಯ ಎರಡೂ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿಸ್ ಆದರೆ ಅವಳಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ವಿರುದ್ಧ ಭಾಗವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಆದರೆ ಎರಡು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಇಲ್ಲಿ ಮೂರು ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಋತುವಿನ ರೂಪಾಂತರವನ್ನು ಬರೆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಸಿ ಎಳೆಗಳಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಅದೇ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಅವುಗಳು ಸಿಸ್ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ರೂಪಾಂತರಗೊಳ್ಳಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಇದನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್ಗಳು ನೀವು ಅದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ, ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಅಲ್ಲಿ ಸೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದು ಮತ್ತು ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ರೂಪವನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳಾಗಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇವೆರಡೂ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಪ್ರದರ್ಶಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಅದೇ ಬದಲಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ, ಅದೇ ರೀತಿಯ ಬದಲಿಯನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಅಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ತಯಾರಿಕೆಯಾಗಿದೆ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಹಲವು ವಿಧಾನಗಳಿವೆ, ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಆಮ್ಲೀಯ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣವನ್ನು ಮೊದಲ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದಾಗ ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಪ್ರಾಥಮಿಕಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಎಥೆನಾಲ್ ಅನ್ನು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ತಾಪನದ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಬಿಸಿಯಾದಾಗ ನೀವು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಈಥೀನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಉಪಉತ್ಪನ್ನವು ನೀರು ಒಂದು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಬಿಸಿಮಾಡಿದಾಗ ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಮಾಡಬಹುದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಈ ಸರಳ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ನೀಡಲು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಿ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ದ್ವಿತೀಯಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿದೆ , ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಬಿಸಿಮಾಡಿದಾಗ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಿದಂತೆ ಇದು ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿದೆ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ನೀಡಲು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಇ ಮತ್ತು ಒಂದು ಆಹ್ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚು ಪರ್ಯಾಯ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಮತ್ತೊಂದು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿದೆ, ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಅನುಪಾತವನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಪ್ರಮುಖವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಚಿಕ್ಕ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಪಟ್ಟು ಹೆಚ್ಚು ಎಂಭತ್ತು ಪ್ರತಿಶತ ಮತ್ತು ಇದರ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತದೆ. ಆಲ್ಕೀನ್ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉಳಿದ ಇಪ್ಪತ್ತು ಪ್ರತಿಶತವು ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ನಾವು ನಂತರ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಉಮ್ ರಚನೆಯು ಅದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಸಾಕಷ್ಟು ಪರಿಣಾಮಕಾರಿಯಾಗಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾನು ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ ನೀವು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಈ ಎರಡು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ರಚನೆಯು ಹೇಗೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಮಾರ್ಗವನ್ನು ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಮತ್ತು ವೇಗವಾಗಿ ಮತ್ತು ಈ ಓಹ್‌ನ ಪ್ರೋಟೋನೇಷನ್‌ಗಾಗಿ h ಅನ್ನು ಬರೆಯೋಣ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ರೂಪಿಸಿದ ನಂತರ ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ಮಧ್ಯಂತರ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಬಂಧದ ಸೀಳುವಿಕೆಯು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಮತ್ತು ನೀರನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ನಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಓಹ್ ಉಹ್ ಈ ಜಾತಿಯ o ಆಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆಕ್ಸೋನಿಯಮ್ ಇಂಟರ್ಮೀಡಿಯೇಟ್ ಎಂದು ರೂಪಿಸಿದರೆ, ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ರೂಪಿಸಿದ ನಂತರ ಕೋ ಬಾಂಡ್ ಸೀಳುವಿಕೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಇಂಟರ್ಮೀಡಿಯೇಟ್ ಜೊತೆಗೆ ನೀರನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೇವೆ ಇದು ನಿಧಾನವಾದ ಹಂತವಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ಅಪರೂಪದ ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಹಂತ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ವೇಗವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ರಚಿಸುತ್ತೀರಿ ಒಂದು ಈಗ ಸೀಳುವಿಕೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಅದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು ಅದು ನಿಧಾನ ಹಂತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಇಂಗಾಲದ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ನೀವು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಈಗ ಈ ನೀರಿನ ಅಣುವು ಬೇಸ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಅದು ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಿರಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಮಾರ್ಗ a ಈ ನೀರಿನ ಅಣುವು ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿದರೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನ ಅಣುವು ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿದರೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ b ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿ ನಂತರ ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಕಡಿಮೆ ಬದಲಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಆಗಿದ್ದು, ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದರ ಅನುಪಾತವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಈ ಟೋಲ್ಕಿನ್‌ಗಳ ಸಂಯೋಜನೆಯು ಇದು ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದ್ದೇನೆ ಇದು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಉಪಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಸಹಾಯಕವನ್ನು ಇದನ್ನು ಹೈಡ್ರೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ನೀರು ಮತ್ತು h ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಇದನ್ನು ನಾವು ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಸಹಜವಾಗಿ ಇದು ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಇದು ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಟು ಬ್ಯೂಟೆನ್ ಈ ನಡುವೆ ಇದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಈ ಅಳತೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆಹ್ ಇವುಗಳನ್ನು ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರಮುಖ ಅಹ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಎರಡರ ಅನುಪಾತವನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ತೃತೀಯ ಪಾಚಿಗೆ ಹೋದರೆ ಸಾಧ್ಯತೆಯೂ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಮರುಜೋಡಣೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದೇ ನಂತರ ಆಹ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ರಚನೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಡಿಹೈಡ್ರೋ ಹ್ಯಾಲೋಜನೇಶನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಈ ಆಹ್ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಎಚ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಅಲೈಡ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮತ್ತು ಓಹ್ ಬದಲಿಗೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಉಹ್ ಬಿಯರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲಿಕ್ ಓಹ್ ಉಮ್ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಒಂದು ಬೇಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕೋಹ್ ಮತ್ತೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆಹ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬೀಟಾ ಕಾರ್ಬನ್ ನಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಹ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಪರಮಾಣು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಈ ಬೇಸ್ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಪ್ರೋಪೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಉಪಉತ್ಪನ್ನವು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಜೊತೆಗೆ ನೀರು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲಿಕ್ ಕೋಹ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಬೇಕು ನಂತರ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಬೇಕು ಬೇಸ್ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಅದು ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಕ್ಷಾರ ಅಕೋಸ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯಬೇಕು ನಂತರ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಕ್ರಿಯೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ದರವನ್ನು ಹೊಂದಲು ಬಯಸಿದರೆ ಅಯೋಡೈಡ್ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಆರಿಲ್ ಬ್ರೋ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮತ್ತು ಅಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಹೆಕ್ಟೇರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಕ್ರಮ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಕೋಸ್ ಕಡೆಗೆ ಲೈಡ್‌ಗಳು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಲು ಮೂರನೇ ವಿಧದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಡಿಹಲೋಜನೇಶನ್ ಆಗಿದೆ ನೀವು ವಿಸಿನಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಡೈಹಾಲೋ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಡಿಬ್ರೊಮೊ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ , ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದಾದ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಇವೆರಡರಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ ಮುಂದೆ ಇದನ್ನು ವಿಸಿನಲ್ ಡೈಬ್ರೊಮೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ , ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಸತು ಧೂಳನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಅವು ಮುಂದಿನ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳಾಗಿರುತ್ತವೆ, ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನೀವು ಇಥಿಯೋಪಿಯಾದಲ್ಲಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಸತು ಧೂಳಿನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಈಥೈಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಒಂದು ಬ್ಯುಟೀನ್ ಜೊತೆಗೆ ಸತು ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಇದು ಉಪಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಈಗ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೇಗೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಹ್ಯಾಲೋಜನ್ ಬಂಧದ ನಡುವೆ ಸತುವು ಒಳಸೇರಿಸುವಿಕೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಮೊದಲು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಸೂಚನೆಯು ಸತುವು ಸತುವು ಎರಡಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದ ನಂತರ ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಮುಂದಿನ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲು ಇದು ನಿರ್ಮೂಲನೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಲ್ಕೈನ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು, ನೀವು ಆಲ್ಕೇನ್ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಒಂದು ವೇಗವರ್ಧಕ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೈನ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಈ ಆಲ್ಕೈನ್ ಈ ಆಲ್ಕೈನ್ ಅನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಿಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು. ಕ್ವಿನೋಲಿನ್‌ನ ಪ್ರೆಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಬೇರಿಯಮ್ ಸಲ್ಫೇಟ್‌ನ ಮೇಲೆ ಬೆಂಬಲಿತವಾದ ಪೆರಿಯಮ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಉಪಶಮನಕಾರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕ್ವಿನೋಲಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಭಾಗಶಃ ಸಿಸ್ 2 ಬ್ಯೂಟೀನ್‌ಗೆ ಇಳಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸ್ಟಿರಿಯೊ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಸೇರ್ಪಡೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಏನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲವನ್ನು ಸೇರಿಸುವುದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸ್ಟಿರಿಯೊ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀವು ಆಹ್ ಸಿಸ್ 2 ಬ್ಯೂಟೀನ್ ಮತ್ತು ಆಯ್ದವಾಗಿ ಕೊನೆಗೊಳಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಇದನ್ನು ಲಿಂಡ್ಲರ್ ಕ್ಯಾಟಲಿಸ್ಟ್ ಇನ್‌ಲೈನ್ ವೇಗವರ್ಧಕ ಎಂದೂ ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ ಮತ್ತು ಈ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಬೆಂಬಲಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ.
ಬೇರಿಯಮ್ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಅಥವಾ ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಸಲ್ಫೇಟ್ ಮತ್ತು ಕ್ವಿನೋಲಿನ್ ಬೆಲೆಯಲ್ಲಿ ಈ ಜಾನುವಾರುಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆ ಸಿನ್ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯೊಂದಿಗೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಇಂಗಾಲದ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗೆ ಇಂಗಾಲದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗೆ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೇಗೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ಪ್ಯಾರಿಯಮ್ ಸಲ್ಫೇಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಬೆಂಬಲಿತವಾದ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್‌ನ ವೇಗವರ್ಧಕ ಪ್ರಮಾಣ ಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೊದಲು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ವೇಗವರ್ಧಕವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಗಮನಿಸಿದ ನಂತರ ಮೇಲ್ಮೈ ಲೋಹದ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಗಮನಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಲ್ಕೈನ್ ಗಮನಿಸಿದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಸಮೀಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಾಗಣೆಯು ಆಲ್ಕಿನ್‌ನ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಅದೇ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಿನ್ ಅಲ್ಕೈನ್ಸ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಅಲ್ಕಿನ್‌ನ ಕೆಳಭಾಗದ ಮುಖದ ಅದೇ ಹಂತವನ್ನು ನೀವು ಸಿಸ್‌ನಿಂದ ಬ್ಯುಟೇನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳಿಸಬಹುದು, ನೀವು ಅಲ್ಕಿನ್ ಅನ್ನು ಬ್ಯುಟೇನ್‌ಗೆ ಟ್ರಾನ್ಸ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಈ ಅಲ್ಕಿನ್ ಅನ್ನು ಸೋಡಿಯಂ ದ್ರವ ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಟ್ರಾನ್ಸ್‌ಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಹಿಂದಿನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ರೇಖೀಯ ವೇಗವರ್ಧಕಗಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ವೇಗವರ್ಧಕ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ನೀವು ಸಿಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಹ್ ಸೋಡಿಯಂ ಲಿಕ್ವಿಡ್ ಲಿಕ್ವಿಡ್ ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಬಳಸಿದಾಗ ನೀವು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಕ್ ಪ್ರಮಾಣದ ಸೋಡಿಯಂ ಅನ್ನು ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ಟೀರಿಯೋ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ನೀವು ಆಹ್ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಇದು ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಮತ್ತು ದ್ರವ ಅಮೋನಿಯವನ್ನು ಬಳಸಬೇಕಾದ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ನೀಡಬಹುದಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಇದು ಒಂದೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ , ಅದು ಆಲ್ಕಿನ್‌ಗೆ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ರಾಡಿಕಲ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು. ಸೋಡಿಯಂ ಅಲ್ಕಿನ್‌ಗೆ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಿದಾಗ ಅದು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ, ಅದು ನಿಮ್ಮ ದ್ರವ ಅಮೋನಿಯಾದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ, ಅದು ನಿಮ್ಮ ದ್ರವ ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ , ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಅಮೋನಿಯಾದಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು, ಇದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಇನ್ನೊಂದು ಸೋಡಿಯಂ ಒಂದನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ನೀವು ಈ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಈ ಅಯಾನ್ ಅಮೋನಿಯಾದಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಜೊತೆಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಸೋಡಮೈಡ್ ಅನ್ನು ವರ್ಗಾವಣೆ ಮಾಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಿರ್ಧರಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ನೀವು ಆಹ್ ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಮತ್ತೊಂದು ಸೋಡಿಯಂನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಅಯಾನ್ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಅಯಾನ್ ಇದೆ ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಇದು ಅಮೋನಿಯಾದಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಬಹುದು ನೀವು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಅನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಬಹುದು ಬ್ಯುಟೇನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರರ್ಥ ನಿಮಗೆ ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಎರಡು ಸಮಾನವಾದ ಸೋಡಿಯಂ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಸೋಡಿಯಂ ದ್ರವ ಅಮೋನಿಯವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಮತ್ತಷ್ಟು ಕಡಿತಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುವುದಿಲ್ಲ ನೀವು ಟ್ರಾನ್ಸ್ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಬಯಸಿದರೆ ಬಹಳ ಉತ್ತಮವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ವಿಧಾನವನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು. ನೀವು ಪೆಟ್ರೋಲಿಯಂ ಅನ್ನು 500 ರಿಂದ 800 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಲ್ಸಿಯಸ್‌ಗೆ ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಬಿರುಕು ಬಿಡುತ್ತದೆ , ಅದು ಗಾಳಿಯ ಆಯ್ಕೆಗಳನ್ನು ಸಣ್ಣ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಗಿ ಬಿರುಕುಗೊಳಿಸಬಹುದು, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಪ್ರೋಪೇನ್ ಅನ್ನು 600 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಲ್ಸಿಯಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ಆಮೂಲಾಗ್ರವಾಗಿ ಸೀಳಬಹುದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮೀಥೇನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬಿರುಕುಗಳು ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ಪೆಟ್ರೋಲ್ ಉದ್ಯಮಗಳಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣದ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು ಫೋನ್ ನೀವು ದೊಡ್ಡ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವಿರಿ ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ರಚನೆ ಮತ್ತು ತಯಾರಿಕೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ಈ ಸರಣಿಯ ಮೊದಲ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ 18 ಪ್ರೋಪೇನ್ ಮತ್ತು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಅವರ ಅನಿಲಗಳು ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶ ಈ ಸರಣಿಯ ಮೊದಲ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರು 18 ಪ್ರೋಪೇನ್ ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಅವರ ಅನಿಲಗಳು ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ 14 ಸದಸ್ಯರು ಮತ್ತು c52 c17 ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕೋಲ್ಕಿನ್‌ಗಳು c5 ರಿಂದ c17 ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಸಲ್ಕಿನ್‌ಗಳು ಸರಣಿಯ ಮುಂದಿನ 14 ಸದಸ್ಯರು ಅವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ದ್ರವಗಳು ಅವು ದ್ರವ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಸಿ ಹದಿನೆಂಟು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನದನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಅವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಘನವಸ್ತುಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಅನಿಲ ದ್ರವ ಅಥವಾ ಘನವು ಆಹ್ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೊದಲ ಮೂರು ಸಂಯುಕ್ತ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಅವು ಅನಿಲಗಳು ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ ಪ್ರೊಟೀನ್ ಸಿ ಹೊಂದಿರುವ ಆಲ್ಕೀನ್ phi ಎರಡು ಸಿ ಎಪ್ಪತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯ ದ್ರವಗಳು ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಏಕರೂಪದ ಆಲ್ಕೀನ್ಗಳು c 18 ಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಅವು ಘನವಸ್ತುಗಳಾದ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಧ್ರುವೀಯವಲ್ಲದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅವು ಸಾವಯವ ದ್ರಾವಕದಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೊಫಾರ್ಮ್ ಆಹ್ ನಂತಹ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಕರಗುತ್ತವೆ ah thf ಮತ್ತು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆ ಕರಗುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಧ್ರುವೇತರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕರಗುವ ಮತ್ತು ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಮತ್ತು ನೀವು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಾಗ ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು ಕರಗುವಿಕೆ ಮತ್ತು ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪೆಂಟೈನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು 32 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಲ್ಸಿಯಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಾಗ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಮತ್ತು ಕರಗುವ ಕರಗುವಿಕೆ ಮತ್ತು ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುಗಳು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಾಗ ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದ ಕುದಿಯುವ ಮತ್ತು ಕರಗುವ ಬಿಂದುಗಳು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಸಾರಾಂಶವಾಗಿ ಈ ವರ್ಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಮೊದಲ ಭಾಗದ ಬಗ್ಗೆ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಮೊದಲು ಎಥಿಲೀನ್ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಬಂಧವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ನಾಮಕರಣ ಮತ್ತು ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯನ್ನು ನೋಡಿದೆ ನಂತರ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುವಂತೆ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಮೊದಲ ಟಿ ಸರಣಿಯ hree ಸದಸ್ಯರು ಕೊಠಡಿಯ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಅವುಗಳ ಅನಿಲಗಳು ಮುಂದಿನ um um 14 ಸದಸ್ಯರು c5 ರಿಂದ c17 ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ 14 ಸದಸ್ಯರು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ದ್ರವಗಳು ಮತ್ತು c 18 ಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಆಲ್ಕೀನ್ಗಳು ಘನವಸ್ತುಗಳು ಮತ್ತು ಅವು ಧ್ರುವೇತರ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ ಸಾವಯವ ದ್ರಾವಕಗಳಲ್ಲಿ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಪರಿಹರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಮತ್ತು ಕರಗುವ ಬಿಂದುವು ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದ ಹೆಚ್ಚಳದೊಂದಿಗೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ರಾಸಾಯನಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಇದರೊಂದಿಗೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ತೀರ್ಮಾನಿಸುತ್ತೇನೆ

Prutor@IITK