ನಾನೇ ಪುಣ್ಯ ಮೂರ್ತಿ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ವಿಭಾಗದ ಐಐಟಿ ಗುವಾಹಟಿ ಈ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಐಐಟಿ ಪಾಲ್ ಕಾರ್ಯಕ್ರಮಕ್ಕೆ ನಿಮ್ಮೆಲ್ಲರನ್ನೂ ಸ್ವಾಗತಿಸುತ್ತೇನೆ ನಾವು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಇಂಗಾಲ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ. ಪರಮಾಣುಗಳ ಉದಾಹರಣೆಗಳು ಮೀಥೇನ್ ಈಥೇನ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಮೇಲೆ ಹೋಗಬಹುದು ಇದು ಕೇವಲ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿಸಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಜೊತೆಗೆ ಪ್ರತಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ಈಥೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು 4 ಅನ್ನು ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೀಗೆ ಮುಂದುವರಿಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರಮುಖ ಮೂಲವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು lbg cng ಪೆಟ್ರೋಲ್ ಡೀಸೆಲ್ ಪಾಲಿಥೀನ್ ಬ್ಯಾಗ್ ಪೇಂಟ್ ಡ್ರಗ್ ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ನೀವು ಎಲ್‌ಬಿಜಿಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ದ್ರವ ಪೆಟ್ರೋಲಿಯಂ ಅನಿಲದ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತ ರೂಪವಾಗಿದೆ ನಾವು ಉಹ್ ಮನೆಯಲ್ಲಿ ಇಂಧನವಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಸಿಎನ್‌ಜಿಯ ಸಂಕುಚಿತ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಪೆಟ್ರೋಲ್ ಡೀಸೆಲ್ ಅನ್ನು ಭೂಮಿಯ ಹೊರಪದರದಿಂದ ಪಡೆದ ಪೆಟ್ರೋಲಿಯಂನಿಂದ ಭಾಗಶಃ ಬಟ್ಟಿ ಇಳಿಸುವಿಕೆಯಿಂದ ಪಡೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಆಟೋಮೊಬೈಲ್ ಇಂಧನಗಳ ಪಾಲಿಥೀನ್ ಚೀಲವಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಎಥಿಲೀನ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ವಸ್ತುವನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಪಾಲಿಥಿನ್ ಚೀಲ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿಯ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಡ್ರಗ್ಸ್ ಮತ್ತು ಪೇಂಟ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ಸಹ ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಿ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ದೈನಂದಿನ ಜೀವನದಲ್ಲಿ ಪ್ರಮುಖ ಪಾತ್ರವನ್ನು ವಹಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಮೂರು ವಿಧಗಳಲ್ಲಿ ವಿಶಾಲವಾಗಿ ವರ್ಗೀಕರಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಂಧನಗಳು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಅವುಗಳನ್ನು ಮಾಡೋಣ ಸ್ಥೂಲವಾಗಿ ಮೂರು ವಿಧಗಳಾಗಿ ವಿಂಗಡಿಸಲಾಗಿದೆ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಉದಾಹರಣೆಗಳು ನಾವು ಈಥೇನ್ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನೀವು ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅವು ಕಾರ್ಬನ್ ಇಂಗಾಲದ ಏಕ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಇಂಗಾಲದ ಏಕ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ರೇಖೀಯವಾಗಿರಬಹುದು ಅದು ಚಕ್ರೀಯವೂ ಆಗಿರಬಹುದು ಈ ಅಣುವು ಮೂರು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಇಲ್ಲಿ ರೇಖೀಯ ಅಣುವು ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಇದನ್ನು ಮುಚ್ಚಲಾಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ಸೈಕ್ಲೋಪ್ರೊಪೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಪ್ರೋಪೇನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಏಕ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಉದಾಹರಣೆಗಳಾಗಿವೆ. ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲವು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತೆ ಇಂಗಾಲದೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಬರೆಯಬಹುದು ಅದು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಣುವಿಗೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಸಹ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಮಾಡಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಅದು ಆವರ್ತಕವಾಗಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಬಹು ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ದ್ವಿಬಂಧ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಆ ಸಂಯುಕ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೆಂದರೆ ಅದು ಎರಡು ಕಾರ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಇದು ಕಡಿಮೆ ಸಿ 2 h 6

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ರೇಖೀಯ ಒಂದು cnh 2 n ಪ್ಲಸ್‌ಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ 2 ಇದು ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಿಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರವಾಗಿದೆ ರೇಖೀಯ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು cn ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆರು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಎರಡನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದಲ್ಲಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು 2 ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ , ಅವುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ cnh2n ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು 4 ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಡಿಮೆ ಎಥಿಲೀನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳು ಕಡಿಮೆ ಎಥಿಲೀನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಈ ಹೆಚ್ಚು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಈ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಇದನ್ನು ಎಥಿಲೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಈಥೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅವುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ cnh 2 n ಮೈನಸ್ 2

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರು ಈಥೇನ್ ಆಗಿದೆ. ವ್ಯತ್ಯಾಸ ಈಥೇನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ane ಅನ್ನು ಈಥೀನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ a ಈಥೀನ್‌ನಲ್ಲಿ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ a ಅನ್ನು ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು y ಎಥಿಲೀನ್‌ಗೆ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಇವುಗಳು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಹೆಸರುಗಳಾಗಿವೆ ನೀವು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದರೆ ನೀವು ಹೀಗೆ ಮುಂದುವರಿಯಬಹುದು ಇನ್ನೊಂದು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಪ್ರೊಪೈನ್ ಪ್ರೊಪೈನ್ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಪ್ರೊಪೇನ್ ಆಗಿದೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಪ್ರೊಪೇನ್ ಅನ್ನು ಪ್ರೊಪೇನ್‌ನಲ್ಲಿ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಒಂದು ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ನಂತರ ಪ್ರೊಪಿಯಾನ್ ಹೇಗಾದರೂ ಮುಂದುವರಿಯಬಹುದು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಿಗೆ ಇವು ಉದಾಹರಣೆಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಎಲ್ಲಾ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅವು ಕೇವಲ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ. ಬೆಂಜೀನ್ ಅಥವಾ ವ್ಯುತ್ಪನ್ನಗಳಾಗಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡುವುದು ಆವರ್ತಕ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ, ನೀವು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅಂದರೆ ಅದು ಆರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತೊಂದು ಇಂಗಾಲದೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮತ್ತು ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನೀವು ch ಒಂದು ಸಿಂಗಲ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಎಂಬ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಬೆಂಜೀನ್ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿದೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಉಂಗುರವನ್ನು ನಾಫ್ಥಲೀನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಇದನ್ನು ನೋಡುತ್ತವೆ, ಅವುಗಳು ಇಂಗಾಲದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಮಾತ್ರ ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಅರೋಮ್ಯಾಟ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ವರ್ಗದಲ್ಲಿರುವ ಐಸಿ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಈಗ ನಾವು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ಮೇಲೆ ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸೋಣ, ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಈ ಸರಣಿಯ ಮೊದಲ ಸದಸ್ಯ ಮೀಥೇನ್ ಆಗಿದೆ ನಾವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಒಂದನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ಮುಂದಿನ ಸರಣಿಯ ಈಥೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಇದನ್ನು ಮೀಥೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಈಥೇನ್ ಆಗಿದೆ ನೀವು ಹೋಗಬಹುದು ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸಿ ನೀವು ಪ್ರೋಪೇನ್ ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಅಥವಾ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮೊದಲು ಅಲ್ಕೇನ್ಗಳ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಬಂಧವನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೀಥೇನ್ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಮೀಥೇನ್ ನೋಟ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೀಥೇನ್ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಇದು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಡಿಟೋನೇಟರ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ನಡುವಿನ ಬಂಧದ ಕೋನವು ಒಂದು ಸೊನ್ನೆ ಒಂಬತ್ತು ಐದು ಡಿಗ್ರಿ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಒಂಬತ್ತು ಆಮ್ಸ್ಟ್ರಾಂಗ್ ಈ ಬಂಧದ ಉದ್ದ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಎಸ್‌ಪಿ3 ಹೈಬ್ರಿಡ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಎಸ್‌ಪಿ3 ಫೈಬ್ರಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ಕಕ್ಷೆಯೊಂದಿಗೆ ಅತಿಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ನೀವು ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ಮಾಡಿ ಕಾರ್ಬನ್ ನಾಲ್ಕು ಸಿ ಹೊಂದಿದೆ h ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧಗಳು ಈ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ s ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಇಂಗಾಲದ sp3 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಅತಿಕ್ರಮಿಸುವ ಮೂಲಕ ತಯಾರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಿ ಈಗ ನಾವು ಈಥೇನ್‌ಗೆ ಹೋಗೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನ sp3 ಆರ್ಬಿಟರ್ ಈ ಇಂಗಾಲದ sp3 ಕಾರ್ಬನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅತಿಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಗಾರ್ಮೆಂಟ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ಮಾಡಿ ಅದರ ಜೊತೆಗೆ ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನ ಎಸ್‌ಪಿ3 ಹೈಬ್ರಿಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅತಿಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತೊಂದು ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ಮಾಡಿ ಅದೇ ರೀತಿಯ ಈ ಎಸ್‌ಪಿ 3 ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಎಸ್‌ಪಿ 3 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಅನ್ನು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ಮಾಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈಥೇನ್‌ನ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ , ಇದು ಎಸ್‌ಪಿ 3 ಹೈಬ್ರಿಸ್‌ನ ಅತಿಕ್ರಮಣದಿಂದಾಗಿ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಎಸ್‌ಪಿ 3 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಮಾಡಿದ ನಂತರ ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವು ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಇದು sp3 ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅತಿಕ್ರಮಿಸುವಿಕೆಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಕ್ಷೆಯೊಂದಿಗೆ ಈ ಇಂಗಾಲದ ಈ ಎರಡು ಇಂಗಾಲದ ನಡುವಿನ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು 1.54 ಆರ್ಮ್‌ಸ್ಟ್ರಾಂಗ್ ಆರ್ಮ್‌ಸ್ಟ್ರಾಂಗ್ ಇದು 1.09 ಆರ್ಮ್‌ಸ್ಟ್ರಾಂಗ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಗಾಲದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು 1.09 ಆರ್ಮ್‌ಸ್ಟ್ರಾಂಗ್ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್-ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು 1.54 ಆಗಿದೆ ಮೀಥೇನ್ ಮತ್ತು ಈಥೇನ್‌ನ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಬಂಧವು ಇತರ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಿಗೆ ನೀವು ಈ ರೀತಿ ಮುಂದುವರಿಯಬಹುದು , ಮೀಥೇನ್‌ನ ರಚನೆಯನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಈಥೇನ್ ಅವರು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದಾರೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತವೆ ಈಗ ನಾವು ನಾರ್ಮನ್ ಅನ್ನು ನೋಡೋಣ ಕ್ಲಾಷರ್ ಮತ್ತು ಐಸೋಮೆರಿಸಂ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೀಥೇನ್ ಈಥೇನ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಒಂದೇ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮೀಥೇನ್ ಮತ್ತು ಈಥೇನ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಅವು ಯಾವುದೇ ತೊಂದರೆಯಿಲ್ಲ ನೀವು ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆಲ್ಕೇನ್ಸ್ ಬ್ಯುಟೇನ್‌ಗೆ ಹೋದಾಗ ನಾವು ಮೀಥೇನ್ ಈಥೇನ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಣುವಿಗೆ ಎರಡು ರಚನೆಗಳು ಸಾಧ್ಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ರೇಖೀಯವಾಗಿದೆ ಇತರ ಪರ್ಯಾಯ ನಾವು ಇತರ ರಚನೆಯನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡೂ ಒಂದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ c4 h10 c4

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಒಂದೇ ಮೋಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಕ್ಯುಲರ್ ಫಾರ್ಮುಲಾ ಆದರೆ ವಿಭಿನ್ನ ರಚನೆಗಳು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪೆಂಡೆಂಟ್‌ಗೆ ಹೋದಾಗ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ರಚನೆಗಳ ಸಾಧ್ಯತೆಯಿದೆ ನಾವು ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಅವುಗಳು c5 h12 c5 h12 c5 h2o ಈ ಮೂರು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಒಂದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ c5 h12 ಆದಾಗ್ಯೂ , ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಐಯುಪಾಕ್ ಅಂತರಾಷ್ಟ್ರೀಯ ಒಕ್ಕೂಟದ ಶುದ್ಧ ಮತ್ತು ಅನ್ವಯಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲು ಕೆಲವು ನಿಯಮಗಳನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಿದೆ , ಇದನ್ನು ಐಯುಪಾಕ್ ನಾರ್ಮನ್ ಕ್ಲಚರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಐಪಾಕ್ ನಾಮಕರಣವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನೀವು ಎಲ್ಲಾ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ನೀವು ಹೋದಾಗ ಹೆಕ್ಸೇನ್‌ಗಾಗಿ ನೀವು ಹೆಚ್ಚಿನ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಹೆಪ್ಟೇನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಏಳು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ಆಕ್ಟೇನ್ ಎಂಟು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಒಂಬತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಲ್ಲಿ ಹತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ನಾರ್ಮನ್ ಸಂಸ್ಕೃತಿಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಹಲವಾರು ರಚನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಕರೆಯುವ ಎಲ್ಲಾ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಬಹುದು. iupac ನಾಮಕರಣ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಹೆಸರಿಸುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿಸಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೆಸರಿಸಲು ನೀವು ಕೆಲವು ಮಾರ್ಗಸೂಚಿಗಳನ್ನು ಅನುಸರಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾವು ರೇಖೀಯ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ಯಾವುದೇ ಸಮಸ್ಯೆ ಇಲ್ಲ ನೀವು ಕವಲೊಡೆದ ಒಂದಕ್ಕೆ ಹೋದಾಗ ನೀವು ಐದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಪೆಂಟೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಮಾಡಬೇಕಾದುದು ಈ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಎರಡು ಸಾಧ್ಯತೆಗಳಿವೆ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ಇದು ಒಂದು ಸರಪಳಿ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಮೂರು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳಿವೆ, ಇನ್ನೊಂದು ಸಾಧ್ಯತೆ ಎಂದರೆ ಮೂರು ನಾಲ್ಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೀಗೆ ಹೆಸರಿಸಬಹುದು ಈ ನಂತರ ನೀವು ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನೀವು ಹೆಸರಿಸಿದರೆ ಅದು ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಬರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ನೀವು ಸರಪಳಿಯ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕು ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿ ಸರಿ, ಇದೊಂದಲ್ಲ, ನೀವು ಕೇವಲ ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ನೀವು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೋದರೆ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ನೀವು ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು d ಉದ್ದದ ಸರಪಳಿ ಈಗ ನೀವು ಅದನ್ನು ನೋಡಬೇಕು ನೀವು ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಸಂಖ್ಯೆ ಹಾಕಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ನಂಬರ್ ಮಾಡುವ ಮೊದಲು ಮಾಡಿದ್ದೇನೆ ಆದರೆ ಮೊದಲು ನೀವು ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ನಂತರ ನೀವು ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನೀವು ಹೇಗೆ ಎರಡು ಮಾರ್ಗಗಳಿವೆ ನೀವು

ಇಲ್ಲಿಂದ ಸಂಖ್ಯಾಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಇಲ್ಲಿಂದ ನೀವು ನಂಬರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು, ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಇದು ಸರಿಯಾಗಿದೆ, ಇಲ್ಲಿ ತಪ್ಪಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಮಾಡಬೇಕಾಗಿರುವುದು ಪರ್ಯಾಯವು ಅಂತ್ಯಕ್ಕೆ ಹತ್ತಿರವಿರುವ ಸ್ಥಳದಲ್ಲಿ ನೀವು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕು. ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ , ಪರ್ಯಾಯವು ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ, ಇದು ಅಂತ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪರ್ಯಾಯವು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರಸ್ತುತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಿಂದ ಈ ಭಾಗದಿಂದ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಮ್ಮೆ ನಂತರ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ನೀವು ಉಹ್ ಮಾಡಬೇಕು ನೀವು ಪರ್ಯಾಯ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಮತ್ತು ಅದರೊಂದಿಗೆ ಸಂಯೋಜಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಇದನ್ನು ಮೀಥೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬರೆಯುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಮೀಥೈಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದಾಗ ಇದು ಮೀಥೇನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ c ch3 ಇರುತ್ತದೆ ನಂತರ ನಾವು ಅದನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು an ಅನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಇದು ಈಥೇನ್ ಆಗಿದೆ ಸರಿಸುಮಾರು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಆಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈಥೇನ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಒಂದು ಬದಲಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಒಂದನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಎಥೈಲ್ ಆಲ್ ರೈಟ್ ಈಥನ್ ಈಥೈಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ , ಇದನ್ನು ನೀವು ಹೋದಾಗ yl ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಪ್ರೋಪೇನ್ ನಂತರ ನೀವು ch3 ch2 ch2 ಬದಲಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಪೆಂಟಿಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯವಾಗಿ ತರಬೇಕಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಸ್ಥಾನವು ಎರಡು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ ಪ್ರಸ್ತುತ ಮತ್ತು ಎರಡನೇ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ಪ್ರಸ್ತುತ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಬ್ಯುಟೇನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಈ ಅಣುವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಮತ್ತು ಇದು a ನೀವು ಹೇಗಾದರೂ ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ಈ ಎರಡೂ ವಿಧಾನಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ತೊಂದರೆ ಇಲ್ಲ ನಂತರ ನೀವು ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು, ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಪ್ರಸ್ತುತ ಮತ್ತು ಎರಡನೇ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಎರಡು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯಬೇಕು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಇದ್ದರೆ ನಾವು ಮೀಥೇನ್ ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಈಥೇನ್ ಮೂರು ಪ್ರೋಪೇನ್ ನಾಲ್ಕು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಮತ್ತು ಪೆಂಟೇನ್ ಐದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಆರು ಹೆಕ್ಸೇನ್ ಏಳು ಹೆಪ್ಟೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಸರಪಳಿಯು ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ನಾವು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಎರಡು ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಎರಡು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರು ಎರಡು ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ಎರಡು ಡೈಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಇಲ್ಲಿ ನಿಜವಾದ ಮೀಥೈಲ್ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಇದು ಪೆಂಟೇನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಎಲ್ಲಾ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಇದನ್ನು ನೋಡೋಣ ಒಂದು ಮತ್ತು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಮತ್ತು ಒಂದು ರೇಖೀಯ ರಚನೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಕಂಚಿನ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಯಾವುದೇ ಸಮಸ್ಯೆ ಇಲ್ಲ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರು ಈಗ ನೀವು ಮಾಡಬೇಕು rt ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡುವುದು ಸಹ ನಿಮಗೆ ಯಾವುದೇ ತೊಂದರೆಯಿಲ್ಲ, ನೀವು ಮೂರು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಪ್ರಸ್ತುತ ಮತ್ತು ಎರಡನೇ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಪರ್ಯಾಯ ಸ್ಥಾನದ ಉಪ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯಬೇಕು. ಪ್ರೋಪೇನ್‌ನಿಂದ ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೋಪೇನ್‌ಗೆ ಈಗ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೆಸರಿಸೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೊದಲು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೇಗೆ ಹೆಸರಿಸುತ್ತೀರಿ ಈಗ ನಾವು ಈ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ಇದು ಒಂದು ಬಲ ಸರಪಳಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯು ಆರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಇದು ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯಾಗಿದೆ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಕಂಡುಕೊಂಡ ನಂತರ ನೀವು ಕಂಡುಕೊಂಡ ನಂತರ ಪರ್ಯಾಯವು ಎಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ಇದು ಎರಡು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಈ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಯಾವ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು. ಇಲ್ಲಿ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಸಂಖ್ಯಾಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಪರ್ಯಾಯದ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು h ಪ್ರಸ್ತುತ ಮತ್ತು ಎರಡನೇ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಪ್ರಸ್ತುತಪಡಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಒಂದು ಅಲ್ಪವಿರಾಮ ನಾಲ್ಕು ಡೈಮೀಥೈಲ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯಬೇಕು ಅಂದರೆ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಎರಡು ಗಾಮಾ ನಾಲ್ಕು ಡೈಮೀಥೈಲ್ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಪ್ರಸ್ತುತ ಮತ್ತು ಎರಡನೇ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಹೆಕ್ಸಾನ್ ಈ ಐಯೋಪಾಕ್ ಹೆಸರು ಈ ಸಂಯುಕ್ತ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ದ್ವಿತೀಯ ತೃತೀಯ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳು ಈ ಅಣುವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಅಥವಾ ಮೀಥೇನ್ ಮೀಥೇನ್ ಅಥವಾ ಕೇವಲ ಒಂದು ಇಂಗಾಲದೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾದ ಇಂಗಾಲದ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಟರ್ಮಿನಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು ಒಂದು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲವು ಎರಡು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಬಲಕ್ಕೆ ಒಂದು ತೃತೀಯ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ, ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿ ಈ ಮೂರು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಇಂಗಾಲವು ಬಂಧಿತವಾದಾಗ ದ್ವಿತೀಯ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ತೃತೀಯ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರರ್ಥ ಈ ಇಂಗಾಲವು ಮೂರು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಬಲಕ್ಕೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಇಂಗಾಲದೊಂದಿಗೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಈ ಕ್ವಾಟರ್ನರಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಇದನ್ನು ನಾಮಕರಣವು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾವು ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಎರಡು ಹೊಂದಬಹುದು ರಚನೆಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಮತ್ತು ಅವು ವಿಭಿನ್ನ ರಚನೆಗಳಿಗೆ ಒಂದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರ c4 h10 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ, ಈ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವು ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಣುಗಳು ಒಂದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಆದರೆ ವಿಭಿನ್ನ ರಚನೆಗಳು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ರಚನಾತ್ಮಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವು ರಚನಾತ್ಮಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಅಣುಗಳು ಒಂದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಆದರೆ ವಿಭಿನ್ನ ರಚನೆಯನ್ನು ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ ಈ ಎರಡರ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ರಚನಾತ್ಮಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಪೆಂಟೇನ್‌ಗೆ ಸರಿಯಾಗಿ ನಾವು ಮೂರು ರಚನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅವು ವಿಭಿನ್ನ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳನ್ನು ರಚನಾತ್ಮಕ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ. ಐಸೋಮರ್ಗಳು ಅವರು ಎಚ್ ave ಅದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರ c5 h12 ಎಲ್ಲಾ c5h12 ಹೊಂದಿವೆ ಆದರೆ ಅವು ವಿಭಿನ್ನ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಅವುಗಳ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವು ರಚನಾತ್ಮಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ರಚನೆಯ ಶ್ರೇಷ್ಠ ವರ್ಗೀಕರಣವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಮೀಥೇನ್ ಮತ್ತು ಈಥೇನ್‌ನ ಬಂಧವನ್ನು ಜ್ಯಾಮಿತಿಯನ್ನು ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ಬಂಧದ ಕೋನವು ಒಂದು ಸೊನ್ನೆ ಒಂದು ಶೂನ್ಯ ಒಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ಅವು ಸಮತಲವಲ್ಲದ ಅಣುಗಳಾಗಿವೆ ನಂತರ ನಾವು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ಐಯುಪಾಕ್ ನಾಮಕರಣ ಮತ್ತು ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಆಹ್ ಈಗ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪೆಟ್ರೋಲಿಯಂ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಅನಿಲವು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ಮುಖ್ಯ ಮೂಲವಾಗಿದೆ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಅನಿಲವು 80 ಪ್ರತಿಶತ ಮೀಥೇನ್ 10 ಪ್ರತಿಶತ ಈಥೇನ್ 10 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಶೇಕಡ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆಲ್ಕೇನ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಬ್ಯೂಟೇನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನೈಸರ್ಗಿಕ ಅನಿಲದ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪೆಟ್ರೋಲಿಯಂ ಸಿ ನಲವತ್ತು ವರೆಗಿನ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ, ಅವು ಭೂಮಿಯ ಹೊರಪದರದಲ್ಲಿ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಕಂಡುಬರುವ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ವಿವರವಾಗಿ ನೋಡೋಣ ಈಗ ನಾವು ಇತರ ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ ನಾವು ಅಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬಳಸುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಅಲ್ಕೀನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳಿಂದ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯವು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ , ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕಾರ್ಬನ್ ಎಥಿಲೀನ್ ಮತ್ತು ಅಸಿಟಿಲೀನ್ ಅನ್ನು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಾಗಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಈ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಇಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಎರಡು ಅಣುಗಳ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಜೊತೆಗಿನ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಇದ್ದಿಲು ಅಥವಾ ಪ್ಲಾಟಿನಮ್ ಅಥವಾ ನಿಕಲ್ ನಂತಹ ವೇಗವರ್ಧಕದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸೇರ್ಪಡೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಹಾಗೆಯೇ ಆಲ್ಕಿನ್ ಅನ್ನು ಸ್ಟೀರಿಯೋ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಿಮ್ಮ ವೇಗವರ್ಧಕ. ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಇದ್ದಿಲು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಇದ್ದಿಲು ನೀವು ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಗಮನಿಸಲಾದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ತೆರೆದುಕೊಂಡಾಗ ನೀವು ರೂಪಿಸುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸಿ ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ವೇಗವರ್ಧಕದ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೀನ್ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಬುದ್ಧಿ h ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೀನ್ ನಿಮ್ಮ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಸಂಕೀರ್ಣ ರಚನೆಯ ಮೂಲಕ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯ ಮೂಲಕ ಬಂಧಿಸಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ರೂಪಿಸಿದ ನಂತರ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಣ್ವಿಕವಾಗಿ ವರ್ಗಾಯಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ವರ್ಗಾಯಿಸಿದ್ದೀರಿ ನೀವು ಈಗಾಗಲೇ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಈ ರೀತಿಯ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಇದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ವರ್ಗಾವಣೆ ಮಾಡಬಹುದು ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಾಧ್ಯಮವು ಬಹಳಷ್ಟು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು, ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇಲ್ಲಿ ಗಮನಿಸಬಹುದು ಅದು ಮತ್ತೊಂದು ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ ವರ್ಗಾಯಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕಡಿಮೆಯಾದ ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ವೇಗವರ್ಧಕವು ಆಹ್ ಮತ್ತೆ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಅದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಅದು ಈ ರೀತಿ ಮುಂದುವರಿಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತಲಾಧಾರಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಈ ಲೋಹದ ಶೇಕಡಾ 10 ಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಮೋಲ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದಾಗ ನಾವು ಅದನ್ನು ವೇಗವರ್ಧಕ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅದು ವೇಗವರ್ಧಿತವಾದ ಮತ್ತೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಈ ರೀತಿ ಮುಂದುವರಿಯಬಹುದು. ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈ ಸರಳ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ದೊಡ್ಡ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಆಕ್ಟೀನ್ ಅನ್ನು ತುಂಬಾ ಸುಲಭ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಮತ್ತು ನಾವು ಅತ್ಯಂತ ಶುದ್ಧವಾದ ಕಡಿಮೆಯಾದ ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೈನ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮೊದಲು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ನೀವು ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ಬಳಸುವ ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಅಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕೆ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಣುವಿನ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಒಂದು ಆಣ್ವಿಕ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್ ಅನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದಾಗ ಆಲ್ಕೀನ್ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಅಲ್ಕೇನ್ ಒಂದು ಸಮತಲ ಅಣು ಆಲ್ಕೀನ್ ಒಂದು ಸಮತಲವಲ್ಲದ ಅಣು ಆಲ್ಕೀನ್ ಬಲ ಹಿಮ್ಮುಖ ರೇಖಾಗಣಿತ ಆಲ್ಕೀನ್ ಒಂದು ಸಮತಲ ಅಣುವಾಗಿದೆ, ನೀವು ಮೇಲಿನ ಮುಖ ಅಥವಾ ಕೆಳಗಿನ ಮುಖವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಮತಲದ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೀನ್ ಈ ರೀತಿಯ ವೇಗವರ್ಧಕವನ್ನು ಸಮೀಪಿಸುತ್ತದೆ ಕೆಳಗಿನ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ನಂತರ ಬಲಕ್ಕೆ ಮತ್ತೊಂದು ವೇಗವರ್ಧಕ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಬರುತ್ತದೆ ಎರಡೂ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ಅದೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ವರ್ಗಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು

ಸೇರ್ಪಡೆಯಾಗಿದೆ ಸಿನ್ ಸೇರ್ಪಡೆಯಾಗಿದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಇನ್ನೂ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೇನ್‌ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿಯೂ ಅದೇ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ , ಆಲ್ಕೀನ್ ಈ ರೀತಿಯ ವಿಧಾನಗಳು ನಾಲ್ಕು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳನ್ನು ಆಲ್ಕಿನ್‌ನ ಒಂದೇ ಹಂತಕ್ಕೆ ವರ್ಗಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸಿನ್ ಸಂಕಲನ ಕ್ರಿಯೆಯು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ , ಇದು ಅಲ್ಕೆನೆಸ್ ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳಿಂದ ಅಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ನಡೆಸುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ, ಇದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ , ಎರಡನೆಯ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ನಿಯಾಸಿನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವುದು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಬ್ರೋಮೋ ಮೀಥೇನ್ ಅಥವಾ ಬ್ರೋಮೋ ಆಕ್ಟೇನ್ ಅಥವಾ ಬ್ರೋಮೋ ಆಕ್ಟೇನ್‌ನಂತಹ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಇದೆ. ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅಥವಾ ಅದು ಅಯೋಡಿನ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಯಾವುದೇ ತೊಂದರೆಯಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಬ್ರೋಮೋಮೀಥೇನ್ ಅನ್ನು ಸತು ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವುದಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಮೀಥೇನ್ ಮತ್ತು ಎಚ್‌ಬಿಆರ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬ್ರೋಮೋಕ್ಲೋರೋ ಅಯೋಡೋ ಹ್ಯಾಲೈಡ್‌ಗಳಂತಹ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಈ ಕಡಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀವು ಮಾಡಬಹುದು ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಉಪಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಉತ್ಪಾದಿಸುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗೆ ಅವುಗಳನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿ ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಆಲ್ಕೇನ್ ಮೂರನೇ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ವುಡ್ಸ್ ಕಪ್ಲಿಂಗ್ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಬ್ರೋಮೋ ಮೀಥೇನ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಎರಡು ಸಮಾನವಾದ ಸೋಡಿಯಂನೊಂದಿಗೆ ಈ ರಿಯಾಕ್ಟನ ಎರಡು ಅಣುಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಈಥೇನ್ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಎರಡು ಸೋಡಿಯಂ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಣುವಿನಿಂದ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು ಇದನ್ನು ವುಡ್ಸ್ ಕಪ್ಲಿಂಗ್ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಬ್ರೋಮೋ ಮೀಥೇನ್ ಸೋಡಿಯಂನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ರಚಿಸಿದಾಗ ಇದು ಬ್ರೋಮೋಮೀಥೇನ್‌ನ ಮತ್ತೊಂದು ಅಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ನೀವು ಈಥೇನ್ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮತ್ತು ಈಥೇನ್‌ನ ಎರಡು ಅಣುಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಿದರೆ ಇದು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಒಳ್ಳೆಯದು ಆದರೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಮೀಥೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮತ್ತು ಈಥೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಉತ್ತಮವಲ್ಲ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಮೂರು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಮೀಥೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಬದಲಿಗೆ ಮೀಥೈಲ್ ಮತ್ತು ಈಥೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ನೀವು ಈ ಎರಡು ಬ್ರೋಮೈಡ್ಸ್‌ಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಎರಡು ಸಮಾನವಾದ ಸೋಡಿಯಂ ಅನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಅಂತ್ಯಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಇ ಈಥೇನ್ ಇದು ಈ ಮೀಥೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಅದರ ಜೊತೆಗೆ ನೀವು ಆಹ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ಈ ಎರಡು ಅಣುಗಳು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ನಂತರ ನೀವು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಪ್ರೋಪೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ, ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೀವು ಮಿಶ್ರಣದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ. ಮೂರು ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಈಥೇನ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಈ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಬೇರ್ಪಡಿಸುವುದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ವುಡ್ಸ್ ಕಪ್ಲಿಂಗ್ ತುಂಬಾ ಒಳ್ಳೆಯದು ಎಥಿಲೀನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈನ್‌ನಂತಹ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಅಪರ್ಯಾಪ್ತ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣವನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಸತು ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗೆ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವ ಸಂಯೋಜನೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗೆ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವ ನಿಯಾಸಿನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ನಂತರ ನಾವು ವುಡ್ಸ್ ಜೋಡಣೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳನ್ನು ಮಾಡುವುದು ಒಳ್ಳೆಯದು ಉಹ್ ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಡಿಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಸೋಡಿಯಂ ತಾಮ್ರದ ಆಕ್ಸಲೇಟ್ ಸೋಡಿಯಂ ತಾಮ್ರದ ಆಸಿಲೇಟ್ ಅನ್ನು ಹುಲ್ಲುಗಾವಲಿನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದಾಗ ನೀವು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಒಂದು ಸುಣ್ಣ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಉಪಉತ್ಪನ್ನವು ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅನ್ನು ಸೋಡಾ ಸುಣ್ಣದೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಆಲ್ಕೇನ್ ಮಾಡಲು ಬಳಸುವ ವಿಧಾನಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಉಪ ಉತ್ಪನ್ನ ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಇದನ್ನು ವಿಘಟನೆಯ ಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ , ಇದರಲ್ಲಿ ನೀವು ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ಬದಲಿಗೆ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಆಹ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ, ನೀವು ಕೇವಲ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಡಿಮೆ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಕೊನೆಯ ಉದಾಹರಣೆ ಗಲ್ಫ್ ಸಿಂಥೆಸಿಸ್ ಆಗಿದೆ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ತಾಮ್ರದ ಸ್ಲೇಟ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಯಾವಾಗ ನೀವು ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆ ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಅದನ್ನು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಆಲ್ಕೀನ್ ಈಥೇನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಭಜನೆ ಮಾಡಿದಾಗ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಇದು ಅಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಇದು ತುಂಬಾ ಸಾಮಾನ್ಯವಾದ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಆನೋಡ್ ಅದು ನಾವು ಸೋಡಿಯಂ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಎರಡು ಅಣುಗಳನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ನೀವು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರರ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಆನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ನೀವು ಆಮೂಲಾಗ್ರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಈ ರಾಡಿಕಲ್ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮೀಥೈಲ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಈ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿ ನೀವು ಈಥೇನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಇದು ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಆನೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ನೀವು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನಂತರ ನೀವು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಪ್ಲಸ್ ಎಚ್ ಡಾಟ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಇದು ಈಗ ಆಗಿರಬಹುದು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಓ ಮೈನಸ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಈಗಾಗಲೇ ಎರಡು ಸೋಡಿಯಂ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅವು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಇದರೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಎರಡು ಅಣುಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇವೆರಡನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು h2 ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಥೋಡ್ ಆಹ್ ಈ ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಅದನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತವೆ ನೀರನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೇನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸವನ್ನು ಮುಕ್ತಾಯಗೊಳಿಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಎಲ್ಲಾ ರೀತಿಯ ಅಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮುಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸಗಳು ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು