ಹಲೋ ನನ್ನ ಹೆಸರು ಐಐಟಿ ಮದ್ರಾಸ್‌ನ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ವಿಭಾಗದ ಶಂಕರ ರಾಮನ್, ಇದು ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಮೂಲಭೂತ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಗಳ ಉಪನ್ಯಾಸಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡನೇ ಉಪನ್ಯಾಸವಾಗಿದೆ. ಅವುಗಳನ್ನು ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದಾಗಿ ನೀವು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಐಸೋಮೆರಿಸಂನ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೀರಿ ಈಗ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಕಾರ್ಬನ್‌ನ್ನಳ ಉದ್ದನೆಯ ಸರಪಳಿಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಮೀಥೇನ್ ಈಥೇನ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಇದೆ, ನೀವು ಹತ್ತು ಅಥವಾ ಹನ್ನೆರಡು ಉದ್ದದ ಸರಪಳಿಗಳವರೆಗೆ ಹೋಗಬಹುದು. ಇಂಗಾಲದ ಸರಪಳಿಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಪ್ರತಿಯೊಂದೂ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಆರು ಎಂಟು ಹತ್ತು ಹನ್ನೆರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮತ್ತೆ ಡೌಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ c ಹನ್ನೆರಡು ಸರಪಳಿಯನ್ನು ನಾವು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆಸ್ತಿಯ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಕ್ಯಾಟನೇಶನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುವುದರೊಂದಿಗೆ ಲಕ್ಷಾಂತರ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಊಹಿಸುವಂತೆಯೇ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ನೀವು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಲ್ಫರ್ ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಸಿಲಿಕಾನ್‌ನಂತಹ ಹೆಟೆರೊಟಾಮ್‌ಗಳನ್ನು ಇಂಗಾಲದ ಚೌಕಟ್ಟಿನಲ್ಲಿ ಸಂಯೋಜಿಸಿದರೆ ಅಸಂಖ್ಯಾತ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ಊಹಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ವ್ಯವಸ್ಥಿತವಾಗಿ ಹೆಸರಿಸುವ ಅವಶ್ಯಕತೆಯಿದೆ ಮತ್ತು ಶುದ್ಧ ಮತ್ತು ಅನ್ವಯಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಅಂತರರಾಷ್ಟ್ರೀಯ ಒಕ್ಕೂಟ ಶುದ್ಧ ಮತ್ತು ಅನ್ವಯಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಐಯುಪಾಕ್ ಇಂಟರ್ನ್ಯಾಷನಲ್ ಯೂನಿಯನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಇದು ಒಂದು ಸಂಸ್ಥೆ ಅಂತರಾಷ್ಟ್ರೀಯ ಸಂಸ್ಥೆಯು ವ್ಯವಸ್ಥಿತವಾಗಿ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಲು ಕೆಲವು ನಿಯಮಗಳು ಮತ್ತು ನಿಬಂಧನೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಬಂದಿದೆ, ಆದರೆ ರಚನೆಯು ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದ್ದರೂ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ವ್ಯವಸ್ಥಿತವಾಗಿ ಹೆಸರಿಸುವ ವಿಧಾನಗಳಿವೆ . ವ್ಯವಸ್ಥಿತ ಹೆಸರು ನಾವು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತದ ರಚನೆಯನ್ನು ಯಾವುದೇ ತಪ್ಪುಗಳಿಲ್ಲದೆ ಸುರಕ್ಷಿತವಾಗಿ ಪುನರುತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸರಳವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸೋಣ ಇದನ್ನು ಮೀಥೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ch3 ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಮೀಥೈಲ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಈಥೇನ್ ಅನುಗುಣವಾದ ರಾಡಿಕಲ್ ಸಿ ಎರಡು ಗಂ ಐದು ಅಥವಾ ch ಮೂರು ಅಧ್ಯಾಯ ಎರಡು ಎಂದು ಈಥೈಲ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಈಥೈಲ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ ಇದು ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಇದು ಪ್ರೋಪೇನ್ ಇದು ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಮುಂದಿನ ಹೋಮೋಲಾಗ್ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ಸಿ ಒನ್ ಸಿ ಟು ಸಿ ತ್ರೀ ಸಿ ಫೋರ್ ನ ಹೋಮೋಲಾಗ್ ಸರಣಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಪೆಂಟೇನ್ ಹೆಕ್ಸೇನ್ ಹೆಪ್ಟೇನ್ ಆಕ್ಟೇನ್ ನಾನ್ಯೆನ್ ಡಿಕೇನ್ ಅಂಡೆಕೇನ್ ಡೋಡೆಕೇನ್ ಟ್ರೈಡೆಕೇನ್ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ c 20 h 42 ಇದು cnh ಎರಡು n ಪ್ಲಸ್ ಟು ನಿಯಮಕ್ಕೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ, ಇದು ಸ್ಯಾಚುರೇಶನ್ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವಾಗಿದೆ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇದು e ಕೊಸ್ಯೆನ್ c 30 h 62 ಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಯಾವಾಗಲೂ ಟ್ರಯಾಕಾಂಟೈನ್ ಹೆಸರಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಸಂಯುಕ್ತದ ಟರ್ಮಿನಲ್ ಹೆಸರು a ಮತ್ತು e ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪೆಂಟಾದಲ್ಲಿ ಇ ಎಂದರೆ ಐದು ಬೂಟಾ ಎಂದರೆ ನಾಲ್ಕು ಪ್ರೊಪಾ ಎಂದರೆ ಮೂರು ಈಥರ್ ಎಂದರೆ ಎರಡು ಮೆಥಾ ಎಂದರೆ ಒಂದು ಮತ್ತು ಹೀಗೆ iupac ನಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ ನಾಮಕರಣದ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಈಗ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಕವಲೊಡೆಯುವ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಈಗ ನಾವು ಈ ಪಾದದಲ್ಲಿ ಕೇವಲ ಒಂದು ಕವಲೊಡೆಯುವ ಸರಳ ಶಾಖೆಯ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಕುರಿತು ಮಾತನಾಡೋಣ. ಈ ರೀತಿಯ ಕವಲೊಡೆಯುವ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿ ಉದ್ದವಾದ ಇಂಗಾಲದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಶಾಖೆಯ ಸಮೀಪವಿರುವ ಉದ್ದವಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯಿಂದ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಪೆಂಟೇನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಎಂಬ ಪರ್ಯಾಯವಿದೆ. ಗುಂಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಪೆಂಟೇನ್ ಆಗಿದ್ದು , ಇದನ್ನು ಸ್ವಲ್ಪ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ಹೆಸರಿಸುವಲ್ಲಿ ಒಬ್ಬರು ತಪ್ಪಾಗಬಹುದು , ಇದು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ತಪ್ಪು ಹೆಸರಾಗಿರುತ್ತದೆ ಬದಲಿಗೆ ಬಲಭಾಗದಿಂದ ಎಡಭಾಗಕ್ಕೆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು, ಒಬ್ಬರು ಎಡಗೈಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬಹುದು ಬಲಭಾಗಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ನಾಲ್ಕು ಮೀಥೈಲ್ ಪೆಂಟೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುವುದು ತಪ್ಪು ನಾಮಕರಣವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕವಲೊಡೆಯುವ ಬದಲಿಗಳಿಗೆ ಯಾವಾಗಲೂ ಸಾಧ್ಯವಾದಷ್ಟು ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಪೆಂಟೇನ್ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಮೀಥೈಲ್ ಪೆಂಟೇನ್ ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಯಮವಾಗಿದೆ ನಂಬರ್ ಒನ್ ಕವಲೊಡೆದ ಆಲ್ಕೇನ್ ಉದ್ದನೆಯ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಶಾಖೆಗೆ ಹತ್ತಿರವಿರುವ ನಕ್ಷತ್ರಗಳನ್ನು ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡುವುದು ಇನ್ನೊಂದು ಪರೀಕ್ಷೆಯೊಂದಿಗೆ ಇದನ್ನು ವಿವರಿಸೋಣ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಹೆಪ್ಟೇನ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಏಳು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಪ್ಟೇನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕವಲೊಡೆಯುವ ಸಮೀಪವಿರುವ ಸ್ಥಾನದಿಂದ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಲು ಇದು ಸಮೀಪವಿರುವ ಸ್ಥಾನವಾಗಿದೆ. ಶಾಖೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಅನುಕ್ರಮವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈಗ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಎರಡು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಒಂದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 2 4 ಡೈಮೀಥೈಲ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಆ ಅಂತ್ಯವು ಬದಲಿಗಳಿಂದ ದೂರದಲ್ಲಿದೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕವಲೊಡೆಯುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಡೈಮೀಥೈಲ್ ಪೆಂಟೇನ್ ಆಗಿದೆ ಹೆಪ್ಟೇನ್ ಡೈ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿವೆ ಎಂದು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಮೂರು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿದ್ದರೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇನ್ನೊಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಇಡೋಣ ಇದು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಣುವಿಗೆ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಎರಡಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಟ್ರೈಮೀಥೈಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡಿ ಟ್ರೈ ಟೆಟ್ರಾ ಪೆಂಟಾ ಹೆಕ್ಸಾ ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಬಾರಿ ಸಂಭವಿಸುವ ಅದೇ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಸಂಭವಿಸಿದರೆ ಅದು ಸಾಯುತ್ತದೆ ಮೂರು ಬಾರಿ ನಾಲ್ಕು ಬಾರಿ ಐದು ಬಾರಿ ಪುಡಿಮಾಡಿ ಮತ್ತು ಅದು ಸಂಭವಿಸಿದಲ್ಲಿ ಎಷ್ಟು ಬಾರಿ ಸಾಧ್ಯವೋ ಅಷ್ಟು ಬಾರಿ ಅದು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾಮಕರಣಕ್ಕೆ ನೀಡಲಾದ ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೆಸರಿಸಿದರೆ ಈ ಸರಳ ಅಣುವನ್ನು ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸೋಣ ವ್ಯವಸ್ಥಿತ ನಾಮಕರಣವು ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿ ಸಿ ನಾಲ್ಕು ಸರಪಳಿ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಮೂರು ಅನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಡೈಮೀಥೈಲ್ ಬದಲಿಗಳು ಇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಎರಡು ಮೂರು ಮೂರು ಟೆಟ್ರಾ ಮೀಥೈಲ್ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರು ಎರಡು ಮತ್ತು ಒಂದೇ ಇಂಗಾಲದಲ್ಲಿ ಎರಡು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಮತ್ತು ಎರಡು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಮೂರು ಮತ್ತು ಮೂರು ಮತ್ತೆ ಡೈಮಿಥೈಲ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ನಾಲ್ಕು ಮೀಥೈಲ್ಗಳಿವೆ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಅದು ಟೆಟ್ರಾಮೀಥೈಲ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಟೆಟ್ರಾಮೀಥೈಲ್ಬುಟೇನ್ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರು ಮತ್ತು ಎರಡು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ಮತ್ತು ಮೂರು ಆ p ನಲ್ಲಿರುವ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ನಾಮಕರಣದ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಕೀಲಿನ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚು ಒಂದೇ ಗುಂಪುಗಳು ಇದ್ದಲ್ಲಿ ನೀವು ಡಿ ಟ್ರೈ ಎಂಬ ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯವನ್ನು ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಸಿಸ್ಟಮ್ನಲ್ಲಿ ಎಷ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಪರ್ಯಾಯ ಒಂದೇ ಪರ್ಯಾಯಗಳು ಇವೆ ಎಂಬುದರ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಈಗ ಎರಡು ಬದಿಯ ಸರಪಳಿಗಳು ಇದ್ದಲ್ಲಿ ಊಹಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ ಸಮಾನ ಉದ್ದವಿದೆ ನಂತರ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಿಂದ ವಿವರಿಸಲಾದ ಹೆಚ್ಚು ಕವಲೊಡೆಯುವ ಒಂದನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಬೇಕು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾವು ಈ ಅಣುವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಈ ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಇದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಏಳು ಎಂಟು ಒಂಬತ್ತು ಹತ್ತು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಸಂಖ್ಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಇದು ಹತ್ತು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಆರು ಏಳು ಎಂಟು ಒಂಬತ್ತು ಹತ್ತು ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಿಮಗೆ ಇಂಗಾಲದ ಸರಪಳಿ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕೆ ಅಥವಾ ಇಂಗಾಲದ ಸರಪಳಿ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕೆ ಎಂಬ ಸಮಸ್ಯೆ ಇದೆ. ಕಾರ್ಬನ್ ಒಂದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ 10 ಇಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ 1 ರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ 10 ಇಲ್ಲಿ ಸಮಾನ ಉದ್ದವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಕವಲೊಡೆಯುವಿಕೆಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಕವಲೊಡೆಯುತ್ತದೆ ಇದು ಕವಲೊಡೆಯುವಲ್ಲಿ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಇದು ಕವಲೊಡೆಯುವಲ್ಲಿ ಕೇವಲ ಒಂದು ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಕವಲೊಡೆಯುವಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಮೂರು ಮೂರು ಡೈಮೀಥೈಲ್ಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು c10 ಆಗಿದೆ ಡೋಡೆಕೇನ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇದು ಡಿಕೇನ್ ಡೋಡೆಕಾನ್ c12 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಫೈ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಗುಂಪು ಇದೆ, ಅದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಇದೆ, ಇದು ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಇದಕ್ಕೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿರುವ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಎರಡು ಸ್ಥಾನದ ಆರಂಭಿಕ ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲಿದೆ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಇದು ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಗುಂಪಾಗಿದೆ , ಎರಡು ಸ್ಥಾನವು ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಇದು ಐದು ಎರಡು ಈಥೈಲ್ 3 3 ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಡಿಕೇನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಇಲ್ಲಿ ಇರುವ ಬದಲಿಗಳ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಸಂಖ್ಯೆಗಳ ಮೊತ್ತವು ಕನಿಷ್ಠವಾಗಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ನಾಮಕರಣವನ್ನು ನೀಡುವ ವ್ಯವಸ್ಥಿತ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ, ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ, ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಣುವನ್ನು ಇದನ್ನು 1 ಎಂದು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ 2 4 6 8 10 ಮತ್ತೆ ಡೀಕೇನ್ ಎನ್ನುವುದು ನಾಲ್ಕು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಡೀಕೇನ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಾಗಿದೆ , ಒಂದು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಇದೆ, ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಬದಲಿ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಈಥೈಲ್ ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ. ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಈಥೈಲ್ ಅನ್ನು ಕವಲೊಡೆಯುವುದು ಇಲ್ಲಿ ಐದು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಹೋಗುವ ಕವಲೊಡೆಯುವಿಕೆಯಾಗಿದೆ ನೀವು ಮತ್ತೆ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಐದು ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಐದು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಇದೆ ಇದು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಇದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾನು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಿರುವ ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಸರಪಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಈಥೈಲ್ ಐದು ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಡೋಡೆಕೇನ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಡೆಕಾನ್ ಎಂಬುದು ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರು ಇದು ಸಟೇನ್ ಸರಪಳಿಯಾಗಿದ್ದು ಎರಡು ಕವಲೊಡೆಯುವ ಸರಪಳಿಗಳಿವೆ, ಅವುಗಳು ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಶಾಖೆಯ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಮೊದಲು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮುಖ್ಯ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಯಾವ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆಯೋ ಅದು ನಾಲ್ಕು ಸ್ಥಾನಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಐದು ಸ್ಥಾನಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಎರಡು ಶಾಖೆಯ ಸರಪಳಿಗಳು ಈಗ ಶಾಖೆ ಎಂದರೇನು ನಾಲ್ಕು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಆವರಣದೊಳಗೆ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ನಮೂದಿಸಲಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಗುಂಪು ಆದರೆ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಐಯುಪಾಕ್ ನಾಮಕರಣವಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಎಂದು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾಗಿದೆ ನಂತರ ಐದು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನೀವು ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಒಂದು ಐಸೊಬ್ಯುಟೈಲ್ ಗುಂಪು ಆದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಐಸೊಪ್ರೊಪ್ಯುಟೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಅಥವಾ ಇದು ಟ್ಯೂಬ್ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅದು ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಸರಪಳಿಯಾಗಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ, ಅದು ಇಲ್ಲಿ ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಕಬ್ಬನ್ನು ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಮಾಡಿ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ವ್ಯವಸ್ಥಿತ ಹೆಸರಾಗಿದೆ ಈಗ ಇದು ಕವಲೊಡೆಯುವಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ಸ್ಯಾಚುರೇಟೆಡ್ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ನಷ್ಟು ದೂರದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಮಕರಣವು ಈ ರೀತಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ, ನೀವು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತವೆ ಅಥವಾ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಅಥವಾ ಆಮ್ಲಜನಕ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಸಲ್ಫರ್ನಂತಹ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಇತ್ಯಾದಿಗಳು ಸಾವಯವ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಆದ್ಯತೆಯ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತವೆ ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿರುವ ಪ್ರಾಶಸ್ತ್ಯದ ಕ್ರಮದೊಂದಿಗೆ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಎನ್ಸೆನ್ಸ್ ಅನ್ನು ಬರೆದರೆ ಅದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದ್ದು , ಸಲ್ಫೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಎಸ್ಟರ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ. ಆಸಿಡ್ ಹಾಲೈಡ್ x ಅನ್ನು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಎಂದು ನಮೂದಿಸಿ ಅದು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅಥವಾ ಅಯೋಡಿನ್ ಆಗಿರಬಹುದು ನಂತರ ಅಮೈಡ್ ಫಂಕ್ಷನಲ್ ಗುಂಪು ಬರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಸೈನೋ ಫಂಕ್ಷನಲ್ ಗುಂಪು ಬರುತ್ತದೆ ಅದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಮೇಲೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕೀಟೋನಿಕ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಅಮೈನ್ ಫಂಕ್ಷನಲ್ ಗ್ರೂಪ್ಗಿಂತ ಆದ್ಯತೆ ನಂತರ ಎಸಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿ ಮತ್ತು ಎಸಿ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿ ಪ್ರಕಾರದ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇದು ಐಪಾಕ್ ನಾಮಕರಣದ ಪ್ರಕಾರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆಸಿಡ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಅಣುವನ್ನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಲ್ಲ, ನಾನು ಇದನ್ನು ಉದಾಹರಣೆಯೊಂದಿಗೆ ಸರಳವಾಗಿ ವಿವರಿಸುತ್ತೇನೆ ನಾವು ಈ ರೀತಿಯ ಸರಳ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಐಪಾಕ್ ನಿಯಮದ ಪ್ರಕಾರ ಇದನ್ನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಬಹುದು ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಉನ್ನತ ಕ್ರಮದ ಆದ್ಯತೆಯ ಚಿಕಿತ್ಸೆಯ ನಿಯಮಗಳು ಇದನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ, ಇದು ಬ್ಯೂಟಾನೋಯಿಕ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲದ ನಡುವಿನ ಅಂತರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಬ್ಯುಟಾನೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದ್ದು, ಎಲ್ಲಾ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಓಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂದು

ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ ಮೆಥನೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಫಾರ್ಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇದು ಪ್ರೊಪನೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರೋಪೇನ್ ಓಯಿಕ್ ಎಂದು ಬರೆಯುವ ಪ್ರತ್ಯಯವನ್ನು ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾಗಿ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂರು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಮೂರು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಬ್ಯೂಟಾನೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳಬೇಕಾಗಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಸರಪಳಿಯ ಮಧ್ಯದಲ್ಲಿ ಇರಬಾರದು ಅದು ಯಾವಾಗಲೂ ಒಂದೇ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿರಬೇಕು ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಈ ಸ್ಥಾನಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀವು ಹೆಸರಿಸಬೇಕಾಗಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಬ್ಯುಟಿನಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಒಂದಕ್ಕೆ ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣವಾಗುವುದಿಲ್ಲ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಅಲ್ಲ , ಇವೆಲ್ಲವೂ ತಪ್ಪಾಗಿದೆ. ಸಂಖ್ಯೆ ಇದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿಗೆ ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತಿಲ್ಲ, ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿಗೆ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ, ಇದು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ iupac ನ ಮೊದಲ ನಿಯಮದ ಪ್ರಕಾರ ತಪ್ಪಾಗಿದೆ , ಕೆಲವು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಇತರರಿಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಫೀನೈಲ್ ನಂತಹ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸುವಲ್ಲಿ ಎಚ್ಚರಿಕೆಯಿಂದ ಕಾಳಜಿ ವಹಿಸಬೇಕು ಇದು c6h5 ಇದು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಗುಂಪು ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿ ಸಿಕ್ಸ್ ಎಚ್ ಫೈವ್ ಇಲ್ಲದ ಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿದ್ದು ಫೀನೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸಿ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಅವು ಯಾವಾಗಲೂ ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯವಾಗಿ ಬರುತ್ತವೆ. ಬದಲಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯ ಪರ್ಯಾಯದ ಅರ್ಥವೇನು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ x ಬ್ರೋಮಿನ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ ಇದನ್ನು ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಥವಾ ಬ್ರೋಮೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಿರಿ , ಇದು ಎರಡು ಬ್ರೋಮೋ ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಆಗಿರಬೇಕು ಎಂದು ವ್ಯವಸ್ಥಿತ ನಾಮಕರಣವು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಇದು ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣವಾಗಿದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಇದು ಮೆಥಾಕ್ಸಿಗೆ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುವ ಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಒಂದು ಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಪ್ರೊಪೇನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇದಕ್ಕೆ ವ್ಯವಸ್ಥಿತ ನಾಮಕರಣವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಈ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಯಾವಾಗಲೂ ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನಂತೆ ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ವ್ಯವಸ್ಥಿತ ನಾಮಕರಣದಲ್ಲಿ ಪ್ರತ್ಯಯ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನಂತೆ ಅಲ್ಲ , ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಿದೆ , ಅದು ಸಲ್ಫೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದ್ದರೆ ಓಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಪ್ರತ್ಯಯಗಳನ್ನು ನೀವು ಕರೆಯುತ್ತೀರಿ ಸಲ್ಫೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಎಸ್ಟರ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಾಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಸಂಯುಕ್ತದಲ್ಲಿನ ಪ್ರತ್ಯಯದಂತೆ ತೂಕ ಎಂದು ಕರೆಯುವಿರಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ch 2 ch3 ಎಂದು ಕರೆಯೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಈಥೈಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಭಾಗವನ್ನು ಮೊದಲು ಬರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಸಿ ಇದು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಈಥೈಲ್ ಅಸಿಟೇಟ್ ಆದರೆ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅನ್ನು ಎಥೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಥೈಲ್ ಇ ಥಾನೋವಾ ಎಂಟು ಇದು ನಾಮಕರಣಕ್ಕೆ ನೀಡಲಾದ o ಎಂಟು ಪ್ರತ್ಯಯದಿಂದ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಭಾಗವನ್ನು ಮೊದಲು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಭಾಗವನ್ನು ಎಂಟು ಎಂದು ನಮೂದಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈಥೈಲ್ ಎಥೆನಾಲ್ ಎಂಟು ಎಂದು ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರು ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಈ ಸಂಯುಕ್ತ ಎಂದು ಕರೆಯಲು ಬಯಸಿದರೆ ನಾನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಉಲ್ಲೇಖಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಒಂದು ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ನೀವು ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಿರುವ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ನೀವು ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡಬೇಕು ಅದು ಮೊದಲ ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಎರಡಲ್ಲ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಅಥವಾ ಇತರ ಬದಲಿ ವ್ಯುತ್ಪನ್ನ ಬ್ಯೂಟಾನೋಯೇಟ್ ಈ ಅಣುವು ಬಹಳ ಆಹ್ಲಾದಕರ ಪರಿಮಳವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಬಾಳೆಹಣ್ಣಿನ ಸುವಾಸನೆಯು ಇದನ್ನು ಸುಗಂಧ ದ್ರವ್ಯ ಉದ್ಯಮದಲ್ಲಿ ವ್ಯಾಪಕವಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಬಾಳೆಹಣ್ಣಿನ ಸುವಾಸನೆಯಾಗಿ ಆಹಾರ ಸುವಾಸನೆ ಉದ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನಾನು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾಗಿದೆ ಎರಡು ಸ್ಥಾನಗಳ ಬದಲಿಗೆ ಒಂದು ಸ್ಥಾನ ಅಥವಾ ಆಮ್ಲಜನಕಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸುವಿಕೆಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸ್ಥಾನಿಕ ಸಂಖ್ಯೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಮೂರು ಸ್ಥಾನಗಳು ಮತ್ತು ಇದು ಬ್ಯೂಟಾನೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಬ್ಯುಟನೈಟ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತ ಕಾಕ್ಸನ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವ್ಯವಸ್ಥಿತ ನಾಮಕರಣಕ್ಕೆ ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣವಾಗಿದೆ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಕೋಕ್ಲ್ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಆಸಿಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ, ನೀವು ಇದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಇದು ತೈಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಥೆನಾಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಿಎನ್ ಗುಂಪನ್ನು ನೈಟ್ರೈಲ್ ಗುಂಪು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇದು ಸಿ5 ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪೆಂಟೇನ್ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಆಗಿದ್ದು ಪೆಂಟೇನ್ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಇದು ಒಂದು ಪೆಂಟೇನ್ ನೈಟ್ರೈಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಇದರ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಇದು ಎರಡು ಆಗಿರಬಹುದು ಮೀಥೈಲ್ ಬ್ಯುಟೆರೊ ನೈಟ್ರೈಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಉದ್ದದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಸಿ ನಾಲ್ಕು ಸರಪಳಿಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಬದಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಬದಲಿಯಾಗಿದೆ ಇದು ಬ್ಯುಟರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬ್ಯುಟೆರೊ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಬ್ಯುಟೈರಾ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸಂಖ್ಯೆ ಇಲ್ಲಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಮಾಡಬೇಕಾಗಿದೆ ಪೆಂಟನ್ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅಥವಾ ಬ್ಯುಟೆರೊ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅನ್ನು ನಮೂದಿಸಿ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್‌ನ ಭಾಗವಾಗಿ ಸೈನೋ ಗುಂಪನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಮೂಲಕ ಸರಪಳಿಯ ಉದ್ದದ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಸರಪಳಿಯ ಮೇಲೆ ಈಗ ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುತ್ತಿರುವ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಯಾವಾಗಲೂ ಪ್ರತ್ಯಯದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಲ್ಲಾ ಇದು ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್ ಆಗಿದೆ ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಂಖ್ಯೆ ಮಾಡಬೇಕಾಗಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಹಡ್ ಚೈನ್ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಗುಂಪು ಯಾವಾಗಲೂ ಹೀಗೆ ಬರುತ್ತದೆ ಸರಪಳಿಯ ಅಂತ್ಯವು ಉತ್ತಮವಾಗಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಬ್ಯುಟಾನಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೇಳಬೇಕಾಗಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಎರಡು ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಐಸೋಮರ್ ಅನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಅದು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಬದಲಿ ಪ್ರೊಪನಾಲ್ಗೆ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೊಪನಾಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಪರ್ಯಾಯವು ಎಲ್ಲಾ ಕೀಟೊ ಫಂಕ್ಷನಲ್ ಗ್ರೂಪ್ ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯದೊಂದಿಗೆ ಬರುತ್ತದೆ oxo ಇದನ್ನು oxo ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಸಂಯುಕ್ತದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ಅದು ಎರಡನೇ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆಯೇ ಎಂಬುದರ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಇದನ್ನು ಸ್ವಂತ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ನಿಮಗೆ ಇದರ ಎರಡು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೀಡಿ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇದು ಕೀಟೋನ್ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ, ಯಾವುದೇ ಇತರ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳು ಕೀಟೋನ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರುವುದಿಲ್ಲ, ಇದು

ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿ ಆರು ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಕ್ಸೇನ್ ಆಗಿದೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಎಲ್ಲಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನಮೂದಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಇರುವ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ನೀವು ಹೇಳಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಮೇಲೆ xn ಎರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಕೀಟೋನ್‌ಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಕೀಟೋನ್ ದೀರ್ಘ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಕ್ಸಾನೋನ್ ಆಗಿದ್ದು ಇದು ಕೀಟೋನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಬದಲಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನಾಮಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆ ಇಲ್ಲಿಂದ ಪರ್ಯಾಯಕ್ಕೆ ಹತ್ತಿರದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಕ್ಸಾನ್ ಥ್ರಿಯಾನ್ ಆದರೆ ಎರಡರಲ್ಲಿ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಇದೆ ಸ್ಥಾನ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಕ್ಲೋರೋ ಹೆಕ್ಸಾನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಿಮಗೆ ಹೈಫನ್ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಕ್ಲೋರೋ ಹೆಕ್ಸೇನ್ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೋ ಮತ್ತು ಹೆಕ್ಸೇನ್ ನಡುವೆ ಯಾವುದೇ ಅಂತರವಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಕ್ಲೋರೋ ಮೂರು ಹೆಕ್ಸಾನೋನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತದ ನಾಮಕರಣವನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಅದನ್ನು ಕೀಟೋನ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ , ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವೂ ಇದ್ದರೆ ಅದು ನ್ಯಾಮ್ ಆಗಿರಬೇಕು ed ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಕೀಟೊಗೆ ಸ್ವಂತ ಪ್ರತ್ಯಯವನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ, ಒಬ್ಬರು ಆಕ್ಸೋವನ್ನು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತಾರೆ, ಈಗ ಈ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಇದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ಪೆಂಟೇನ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪೆಂಟಾನೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಂತರ ಒಂದು ಬದಲಿ ಪ್ರಸ್ತುತವೂ ಇದೆ, ಅದು ಕಾರ್ಯಕಾರಿ ಗುಂಪಾಗಿದ್ದು , ಸ್ಥಾನದ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಈ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 4 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾಲ್ಕು ಆಕ್ಸೊ ಪೆಂಟಾನೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿಯಾದದು ನಾಮಕರಣವು ನಾಲ್ಕು ಆಕ್ಸೊ ಪೆಂಟಾನೊಯಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಆಗಿದೆ , ಇದು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಣುವಿನ ನಾಲ್ಕು ಆಕ್ಸೊಪೆಂಟಾನೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಕ್ಸೊ ಅಥವಾ ಒಂದನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೀರಾ ಅಥವಾ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕೀಟೋನ್ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಾ ಅಥವಾ ಇನ್ನೊಂದು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿಗೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆ ಇದ್ದರೆ ಅದನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಚಿತ್ರದಲ್ಲಿ ಬರುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ನಿದರ್ಶನದಲ್ಲಿ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕೀಟೋನ್ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಎಸಿ ಎಂದು ಮಾತ್ರ ಹೆಸರಿಸಬೇಕು d
ಆದ್ದರಿಂದ ಪೆಂಟಾನೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಇದಕ್ಕೆ ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಂತರ ನೀವು ಕೀಟೋನ್ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಆಕ್ಸೋ ಫೋರ್ ಆಕ್ಸೋ ಪೆಂಟಾನೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣ ಎಂದು ಸೂಚಿಸಬೇಕು ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಓಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯುವಿರಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇದು ಮೀಥೇನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದೆಲ್ಲವೂ ಎಥಾನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದೆಲ್ಲವೂ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್‌ಗೆ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುತ್ತದೆ, ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇದು ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಆಗಿದೆ, ಕ್ಷಮಿಸಿ, ಉದ್ದವಾದ ಚೈನೀಸ್ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಇದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಎರಡು ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣ ಇದು ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ನಾಮಕರಣದ ಬಗ್ಗೆ ನೀವು ಚಿಂತಿಸಬೇಕಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉದ್ದದ ಸರಪಳಿಯು ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಸರಪಳಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಎರಡು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಅಣುವನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಅದು ಎರಡು ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್ ಆಗಿದೆ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಸರಪಳಿ ಇದು ಒಂದು ಎರಡು ಮತ್ತು ಮೂರು ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಅತಿ ಉದ್ದದ ಸರಪಳಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಯ ಎಲ್ಲಾ ಸ್ಥಾನಗಳಿಗೆ ಇದು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಎರಡು ಎಂದು ಸೂಚಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಎರಡು ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಬದಲಿ ಅಂಶವೂ ಇದೆ ಅದು ಮೀಥೈಲ್ ಬದಲಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೊಪನಾಲ್ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ವ್ಯವಸ್ಥಿತ ನಾಮಕರಣವನ್ನು ನಾವು ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅಲಿಪಾಟಿಕ್ ಆವರ್ತಕ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನಾವು ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಇದು ಸೈಕ್ಲೋಪ್ರೊಪೇನ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಇದು ಸೈಕ್ಲೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಸೈಕ್ಲೋಪೆಂಟೇನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸೈಕ್ಲೋ ಅನ್ನು ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯವಾಗಿ ಸೇರಿಸಿ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎಣಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಸೈಕ್ಲೋ ಹೆಕ್ಸೇನ್ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಮಕರಣ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಪೆಂಟೇನ್‌ಗೆ ಹೋಲುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಸ್ ಅನ್ನು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್ ಎಂದು ಸೇರಿಸುವುದನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಇದು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೆನ್‌ಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಲೆಫಿನ್ ಯಾವಾಗಲೂ ಪ್ರತ್ಯಯದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಅದು ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು y ಮತ್ತು ಇ ಇದು ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಾಂಡೆಡ್ ಕಾಂಪೌಂಡ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ವೈನ್ ನಲ್ಲಿ ವೈನ್ ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಬಿಂದುವನ್ನು ವಿವರಿಸಲು ನಾನು ಅದರ ಒಂದೆರಡು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇನೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಇದು ಅಸಿಟಿಲೆನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು c7 ಸರಪಳಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಪ್ಟಾ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕಿನ್‌ನ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟಪಡಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಆಲ್ಕಿನ್ ಮೂರು ಕಬ್ಬಿಣಕ್ಕೆ ಹೋಗುವ ಸ್ಥಾನದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಪ್ಟಾ 3 ಕಬ್ಬಿಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣವು ಒಲೆಫಿನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದ್ದರೆ ಇದು ಪೆಂಟಾ ಎರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಿನ್ ಮತ್ತು ಕಬ್ಬಿಣವು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗೆ ಪ್ರತ್ಯಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಬರೆಯುವ ಚಕ್ರೀಯ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯ ರೂಪದಲ್ಲಿದ್ದರೆ ಆಲ್ಕೈನ್ ಪ್ರಕಾರದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ನಾಮಕರಣಕ್ಕೆ ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯವಾಗಿ ಸೈಕ್ಲೋ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೀನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೆಸರಿಸಬೇಕಾದರೆ ಒಲೆಫಿನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಈ ರೀತಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೆನಪಿಡಿ ಸೈಕ್ಲೋ ಹೆಕ್ಸಾನ್ ಒಂದೇ ಆಗಿರಲಿ ಆದರೆ ಅದು ಹೆಕ್ಸೇನ್ ಅಲ್ಲ ಇದು ಹೆಕ್ಸೇನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸ ಎರಡರಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣವು ಸೈಕ್ಲೋ x ಎರಡು ಒಂದರಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಎಲ್ಲವೂ ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಲ್ಯಾಚರ್ ಇದು ಅಪರ್ಯಾಪ್ತತೆಯ ಸ್ಥಾನ ಎರಡನ್ನೂ ನಿರ್ದಿಷ್ಟಪಡಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಎರಡು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿದೆ , ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಸ್ವತಃ ಒಂದು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹೆಕ್ಸಾನ್ ಆಗಿದ್ದು ಎಲ್ಲವೂ ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣವಾಗಿದೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೆಸರಿಸಬೇಕಾದರೆ ಇದನ್ನು ಯಾವಾಗಲೂ ಪ್ರತ್ಯಯವಾಗಿ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕ್ಲೋರೋ ಆಗಿರುತ್ತದೆ , ಕ್ಲೋರೋ ಉತ್ಪನ್ನ ಇದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು , ಇದು ನಾಲ್ಕು ಕ್ಲೋರೋ ಆದರೆ ಎರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸರಿಯಾದ ಹೆಸರು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಕ್ಲೋರೋಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಯಿನ್ ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಾಶಸ್ತ್ಯಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಕ್ಲೋರೊಬ್ಯುಟಿನ್ ಅಮೈನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ, ಇದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಇದು ಒಂದು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಅಮೀನ್ ಅಥವಾ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಒಂದು ಅಮೈನ್ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳಬಹುದು ಬ್ಯೂಟಾನ್ ಒಂದು ಅಮೈನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದಲ್ಲಿ ಅಮೈನ್ ಎಂದು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಯಲ್ಲಿ ಒಂದು ಮತ್ತು ಒಲೆಫಿನ್ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಎರಡು ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದಲ್ಲಿ ಆದ್ಯತೆಯು ಒಲೆಫಿನ್‌ಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಕನಿಷ್ಠವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂರು ಕ್ಲೋರೊ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿಗೆ ನೀಡಲಾದ ಆದ್ಯತೆಗಳಿಗೆ ಗಮನ ಕೊಡಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಫಿನೈಲ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಕಡಿಮೆ ಆದ್ಯತೆಯೊಂದಿಗೆ ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯವನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ಆದರೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನಂತಹ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳು ನಾಮಕರಣದ ನಾಮಕರಣ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಒಲೆಫಿನ್ಸ್ ಮತ್ತು ಅಲ್ಕೇನ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತವೆ ಬೆಂಜನಾಯಿಡ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಬೆಂಜೀನ್ ಒಬ್ಬರು ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಹೀಗೆ ಬರೆಯಬಹುದು. ಅವುಗಳು ಸಮಾನವಾದ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯಗಳು ಗೊಂದಲಕ್ಕೀಡಾಗಬೇಡಿ ಇದು ಮಿಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ಟೊಲುಯೆನ್ ಎಂದೂ ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ, ಇದು 1 4 ಡಿಸಬ್ಸ್ಟಿಟ್ಯೂಟೆಡ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಈಥೈಲ್ 4 ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಬದಲಿಯಾಗಿ ವರ್ಣಮಾಲೆಯ ಪ್ರಕಾರ ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಕ್ರಮವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಇ ಗಿಂತ ಮೊದಲು ಬರುತ್ತದೆ ಈಥೈಲ್ ಇ ಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಇದು ವರ್ಣಮಾಲೆಯ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ನಂತರದಲ್ಲಿ ಬರುವ m ಗೆ ನಾಲ್ಕು ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ನಾಲ್ಕು ಈಥೈಲ್ ಒನ್ ಮೀಥೈಲ್ ಟೊಲ್ಯೂನ್ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಬಾರದು ಇದು ತಪ್ಪು ನಾಮಕರಣವಾಗಿದೆ, ಯಾವುದೇ ಪರ್ಯಾಯವು ವರ್ಣಮಾಲೆಯ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಆದ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ವರ್ಣಮಾಲೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮೊದಲು ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇದು ನಾಲ್ಕು ಸ್ಥಾನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಕ್ಲೋರೊ ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಡಿ ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಿ, ಇದು ಎರಡು ಕ್ಲೋರೋ ಫೋರ್ ನೈಟ್ರೋ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಕ್ಲೋರೋ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ನಾಲ್ಕು ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಬದಲಿಗಳಿಗೆ ಕಡಿಮೆ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅಲ್ಲ . ಒಂದು ಕ್ಲೋರೋ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಪರಿಮಿತ ಸಾಲು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಫಿನೈಲ್ ಅನ್ನು ಯಾವಾಗಲೂ ಬದಲಿಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೆಸರಿಸಬೇಕಾದರೆ ಇದು ಒಂದು ಫೀನೈಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಘಟಕಗಳು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಒಂದು ಫಿನೈಲ್ ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣವಾಗಿದೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನಾವು ಪೆಂಟೇನ್ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಫೀನೈಲ್ ಇದು ಬ್ರೋಮೊ ಎರಡು ಮೂರು ಡೈಬ್ರೊಮೊ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬ್ರೋಮೊ ಎರಡು ಮೂರು ಡಿಬ್ರೊಮೊ ಮೊದಲು ಒಂದು ಫಿನೈಲ್ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಪೆಂಟೇನ್ ಮೊದಲು ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಎರಡು ಮತ್ತು ಮೂರು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಬ್ರೋಮಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪೆಂಟೇನ್ ಉತ್ಪನ್ನ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಫೀನೈಲ್ ಒಂದು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಮೂರು ಡೈಬ್ರೊಮೊ ಒಂದು ಫಿನೈಲ್ ಪೆಂಟೇನ್ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ನಾಮಕರಣವಾಗಿದೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಸಿನಾಮಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆಡುಮಾತಿನ ಹೆಸರು ಸಿನ್ನಾಮಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಕ್ಷುಲ್ಲಕ ಹೆಸರು ಸಿನ್ನಾಮಿಕ್ ಆಮ್ಲ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸಿನಾಮಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ವ್ಯವಸ್ಥಿತವಾಗಿ ಹೆಸರಿಸಬೇಕಾದರೆ ಇದನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯೋಜನೆಯು ಇಲ್ಲಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಓಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದಲ್ಲಿ ಮೂರು ಫಿನೈಲ್ ಸರಿಯಾದ ಎರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರೊಪಿನೋಯಿಕ್ ಎ cid
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರೊಪಿನಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸ್ಥಾನವು ಎರಡು ಸ್ಥಾನ ಪ್ರೊಪಿನೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಮೂರು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಫೀನೈಲ್ ಗುಂಪು ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರೊಪೈನ್ ಥ್ರೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಫಿನೈಲ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಮೂರು ಎರಡು ಎಂಟು ಆಮ್ಲಗಳು ಇದಕ್ಕೆ ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣವು ಆಸ್ಪಿರಿನ್ ನಂತಹ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೇಗೆ ನೋಡೋಣ ಅಸಿಟೈಲ್ ಸ್ಯಾಲಿಸಿಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಅಸಿಟೈಲ್ ಸ್ಯಾಲಿಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಈ ಸರಳ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಇದು ಒಂದು ಕ್ಷುಲ್ಲಕ ಹೆಸರು , ಇದು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಹೋಗುವ ನಾಮಕರಣದ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಎರಡು ಅಸಿಟಾಕ್ಸಿ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ನೋಡಿರುವುದು ಸರಳ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ವ್ಯವಸ್ಥಿತ ನಾಮಕರಣವಾಗಿದೆ. ಈಗ ನಾವು ಮುಂದಿನ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಹೋಗೋಣ ಅವುಗಳೆಂದರೆ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಒಂದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಆದರೆ ವಿಭಿನ್ನ ರಚನೆಗಳು ಐಸೊ ಎಂದರೆ ಅದೇ ಮೆರ್ಸ್ ಎಂದರೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅದೇ ಬಿಲ್ಡಿಂಗ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಅನ್ನು ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬಳಸಿದರೆ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇರುತ್ತದೆ ಒಂದೇ ಮತ್ತು ರಚನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಅವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತವೆ ನೀವು ರಚನಾತ್ಮಕ ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಐಸೋಮರ್

ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ನೀವು ಸ್ಟೀರಿಯೊಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಸ್ಟೀರಿಯೊಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದಾದ ವಿಭಿನ್ನ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ರಚನೆಯು ತುಂಬಾ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ, ರಚನೆಯು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮೂರು ಆಯಾಮದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸಂಪರ್ಕವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಒಂದೇ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಮೂರು ಆಯಾಮದ ಸಂಪರ್ಕವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವ ಸ್ಟೀರಿಯೊಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎರಡು ವಿಧದ ಸ್ಟೀರಿಯೊಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇನ್ನೊಂದನ್ನು ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಐಸೋಮರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯದ ನಂತರ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್ ಮತ್ತು ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗೆ ಬರುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ರಚನಾತ್ಮಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಚೈನ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಸ್ಥಾನಿಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳಾಗಿ ವರ್ಗೀಕರಿಸೋಣ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಮೆಟಾಮೆರ್ಸ್ ಈಗ ನೀವು ಐದು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಈ ರೀತಿಯ ರೇಖೀಯ ಶೈಲಿಯಲ್ಲಿ ಹೊಂದಬಹುದು, ಇದು ಒಂದು ಸಾಧ್ಯತೆಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು , ಅದು ಕವಲೊಡೆಯುವುದರೊಂದಿಗೆ ಈ ರೀತಿ ಇರುತ್ತದೆ ಇ ಗಾಗಿ ಎರಡು ಕವಲೊಡೆಯುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಪೆಂಟೇನ್ ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು ch3ch2 ch2ch2ch3 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಸಾಮಾನ್ಯ ಪೆಂಟೇನ್ n ಪೆಂಟೇನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಥವಾ ನೀವು ಐಸೊಪೆಂಟೇನ್ ಅಥವಾ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನಿಯೋಪೆಂಟೇನ್ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಪರ್ಕಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಚೈನ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಸಂಭವನೀಯ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯೂ ಹೆಚ್ಚುತ್ತಲೇ ಇರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ವಿವಿಧ ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಕವಲೊಡೆಯಬಹುದು, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಆಕ್ಟೇನ್ ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಆರು ಎಂಟು ಹೊಂದಬಹುದು ಈ ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಎಂಟು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಕ್ಟೇನ್ ಇದು ಅದೇ ಸಂಯುಕ್ತದ ಐಸೋಮರ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಆಕ್ಟೇನ್ ಎಂಟು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಇವೆ ಆದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಕವಲೊಡೆದ ಆಕ್ಟೇನ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಐಸೊ-ಆಕ್ಟೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಚೈನ್ ಐಸೋಮರ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಉದ್ಭವಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಬದಲಿ ಹೊಂದಿರುವ ಸಾಧ್ಯತೆಯ ಕಾರಣ ಕಾರ್ಬನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚು ಉದ್ದವಾದ ಸರಪಳಿಯು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪೂಲ್‌ನಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೊಂದಬಹುದಾದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಸ್ಥಾನಿಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇರುತ್ತವೆ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಸ್ಥಾನವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಪೆಂಟೇನ್ ಸರಪಳಿ ಅಥವಾ ಹೆಕ್ಸೇನ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಕರಣದ ರೆಂಡರಿಂಗ್ ಹೆಪ್ಟೇನ್ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಇದು ಎಲ್ಲರಿಗೂ ಹೆಪ್ಟೇನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮೊದಲ ಸ್ಥಾನವು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಫಂಕ್ಷನಲ್ ಗುಂಪು ಎರಡು ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನಾನು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಈ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿದರೆ ಇದು ಹೆಪ್ಟೇನ್ ಮೂರು ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ನಾನು ಹೆಪ್ಟೇನ್ ನಾಲ್ಕಕ್ಕೆ ಹೋಗಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸ್ಥಾನವು ಎಲ್ಲದಕ್ಕೂ ಹೆಪ್ಟೇನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ. ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಇರುವ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಸ್ಥಾನದ ಪ್ರಕಾರ ಸ್ಥಾನಿಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದೇ ರೀತಿ ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ ಇದು ಎರಡು ಹೆಪ್ಟಾನೋನ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಎರಡು ಹೆಕ್ಸಾನೋನ್ ಆದರೆ ಇದು ಮೂರು ಹೆಕ್ಸಾನೋನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಹೆಕ್ಸಾನರ್ ಅಥವಾ ಟಿ ಹೆಸರ್ೋನಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ನಾವು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿರುವ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಸ್ಥಾನಿಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳಿಗೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ, ಅವು ವಿಭಿನ್ನ ಕಾರ್ಯಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳಾಗಿವೆ. ಓನಲ್ ಗುಂಪು ಆದರೆ ಅದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ನಾವು ಈ ಎರಡು ಅಣುಗಳನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ ಒಂದು ಅಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಮತ್ತೊಂದು ಕೀಟೋನ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಇವೆರಡೂ ಸಿ ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಅಣುಗಳು ಮಾತ್ರ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಕಾರ್ಯಕಾರಿ ಗುಂಪು ಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಅನ್ನು ಸ್ಥಾನಿಕ ಪ್ರಕಾರದ ಪ್ರಕಾರ ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮತ್ತು ಈಥರ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಸಿಸ್ಟಮ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರುವ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇವುಗಳು ಸಹ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಒಂದು ಈಥರ್ ಇನ್ನೊಂದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಇವೆರಡೂ ಒಂದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ನೈಟ್ರೋ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿದರೆ a   ನೈಟ್ರೋ ಸಂಯುಕ್ತವು ಇದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಆಗಿರಬಹುದು , ಇದು ನೈಟ್ರೋ ಆಲ್ಕೇನ್ ಆಗಿರಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಕಾರ್ಯಕಾರಿ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಕಾರ್ಯಕಾರಿ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಕಾರ್ಯಕಾರಿ ಗುಂಪುಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುವಂತಹವುಗಳಾಗಿವೆ, ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವು ಒಂದೇ ಮೆಟಾಮರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಎರಡು ಹೇಳೋಣ. ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲಜನಕದಂತಹ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ನೀವು ಟಿ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅವನ ಪ್ರಕಾರ ಇದು ಡೈಥೈಲ್ ಈಥರ್ ಆದರೆ ಇದು ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಮೀಥೈಲ್ ಈಥರ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಮತ್ತೆ ಐಸೋಮರ್ಗಳು ಸರಪಳಿಯಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಸ್ಥಾನವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳನ್ನು ಮೆಟಾಮರ್ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ನೋಡಿರುವುದು ಸರಳ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ವ್ಯವಸ್ಥಿತವಾಗಿ ಹೆಸರಿಸುವುದು iupac ನಾಮಕರಣ ವಿಧಾನ ಶುದ್ಧ ಮತ್ತು ಅನ್ವಯಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ನಾಮಕರಣ ವಿಧಾನದ ಅಂತರರಾಷ್ಟ್ರೀಯ ಒಕ್ಕೂಟವು ಐಸೋಮರ್‌ಗಳ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನಾವು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ಪರಿಚಯಿಸಿದ್ದೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ಅಣುವು ಒಂದೇ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ಸಾವಯವದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಈ ನಾಲ್ಕು ವಿಧದ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳಿಗೆ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ರಚನೆಗಳ ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ. ಅಣುವನ್ನು ನಾವು ಮುಂದಿನ ಸ್ಲೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಜ್ಯಾಮಿತೀಯ ಐಸೋಮರ್ ಮತ್ತು ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಐಸೋಮರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತೇವೆ ಮುಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ರೀತಿಯ ಗಮನಕ್ಕೆ ಧನ್ಯವಾದಗಳು ನಿಮಗೆ