ಎಲ್ಲರಿಗೂ ನಮಸ್ಕಾರ ನಾನು ಐಐಟಿ ಖರಗ್‌ಪುರದ ಪ್ರೊಫೆಸರ್ ಜೆಕೆ ರೇ ಆಗಿದ್ದೇನೆ ಇಂದು ನಾನು ನಿಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ಕೆಲವು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವಿಷಯವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಲು ಇಷ್ಟಪಡುತ್ತೇನೆ ಅದು ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಥವಾ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕ ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು ಈಗ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದಿಂದ ವಿಶೇಷ ವಿಜ್ಞಾನವಾಗಿದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಅತ್ಯಗತ್ಯ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಲೇಬೇಕು, ಮೊದಲ ವರ್ಷದ ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಗಳಿಗೆ ನನ್ನ ನೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಶ್ನೆಯೆಂದರೆ, ಕಾರ್ಬನ್ ಇಲ್ಲದ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀವು ಹೆಸರಿಸಬಹುದೇ ಎಂಬುದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದರೆ ಆಶ್ಚರ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ . ಶೇಕಡಾ 40 ರಷ್ಟು ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಗಳು ಅಜೈವಿಕ ಬೆಂಜೀನ್ ಬೋರಜಿನ್ ಅನ್ನು ಆ ರೀತಿಯ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಉತ್ತರಿಸುತ್ತಾರೆ ಆದರೆ ಅದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತಪ್ಪು ಏಕೆಂದರೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದ ಪ್ರಕಾರ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂದಿನ ವಿಷಯವು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ನಾನು ಟೆಟ್ರಾವೆಲೆಂಟ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ತೋರಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ನಾನು ಅದನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಿದ್ದೇನೆ. ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲವು ಟೆಟ್ರಾವಾಲಿಡ್ ಸಾರಜನಕವು ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಗ ವೇಲೆನ್ಸಿಗಳನ್ನು hy ನಂತಹ ಕೆಲವು ಪರ್ಯಾಯಗಳೊಂದಿಗೆ ಪೂರೈಸಿದರೆ ಡ್ರೋಜನ್ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವು ಮಿಥೈಲ್ ಅಮೈನ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಮಿಥೈಲ್ ಅಮೈನ್ ಅಥವಾ ಮೀಥೈಲ್ ಅಮೈನ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸರಳವಾದ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕವಾಗಿದೆ ಈಗ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಸ್ವರೂಪ ಏನು, ಅಂದರೆ ಇದು ಕ್ಷಾರೀಯ ಅಥವಾ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿದೆ , ಇದು ಆಮ್ಲೀಯ ಅಥವಾ ತಟಸ್ಥವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಒಬ್ಬರು ಹೇಳಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಲೆವಿಸ್ ಪ್ರಕಾರ ಆಸಿಡ್ ಬೇಸ್‌ಗೆ ಒಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವನ್ನು ತಿಳಿಯಿರಿ ಲೆವಿಸ್ ಆಮ್ಲವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ಸ್ವೀಕಾರಕ ಮತ್ತು ಲೆವಿಸ್ ಬೇಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ದಾನಿಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕವು ಬಂಧಿತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಟ್ರಿವಲೆಂಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಾನ್-ಬಾಂಡೆಡ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿ ಅದು ದಾನ ಮಾಡಬಹುದು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ನಾನು ಅದನ್ನು ಬೇಸ್ ಎಂದು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾನು ಬೇರೆ ಯಾವುದಾದರೂ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಬದಲಿಸಿದರೆ ಪ್ರಶ್ನೆ ಬರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹಾಗೇ ಇರಿಸಿಕೊಂಡು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ನಾನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬದಲಿಗೆ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹಾಕುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಇಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕ ಹೆಚ್ಚಳದ ಪರ್ಯಾಯ ಹೆಚ್ಚಳವಾಗಿದೆ ಇದರಿಂದ ಕೆಲವು ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ wi ಮೂಲ ಪಾತ್ರವನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದರೆ ನಾನು ಈಗ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸಿದರೆ ಹಿಂದಿನ ವಿಧಾನಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ನಂತರ ನಾನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಒಂದನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದನ್ನು ನಾನು ಬರೆದರೆ ರಚನೆಗಳು ಯಾವುವು ಒಂದು ಹಾಗೇ ಉಳಿದಿದ್ದರೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತ ಉತ್ತರದ ಸ್ವರೂಪ ಹೇಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದು ಮಿಥೈಲಮೈನ್‌ಗಿಂತ ಎಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚು ಅಥವಾ ಕಡಿಮೆ ಎಂದು ನಾವು ಅದನ್ನು ಸ್ವಲ್ಪ ವಿಶ್ಲೇಷಿಸಿದರೆ ಹಿಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆಯಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪು. ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಇಂಗಾಲದ ಕಡೆಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ತಳ್ಳುತ್ತದೆ ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ತಳ್ಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಸಾರಜನಕ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಲೆವಿಸ್ ಆಸಿಡ್-ಬೇಸ್ ಸಿದ್ಧಾಂತದ ಪ್ರಕಾರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ದಾನ ಮಾಡುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಇರುತ್ತದೆ ಹಿಂದಿನದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಅಂದರೆ ಮೀಥೈಲಮೈನ್ n ಮೀಥೈಲ್ ಅಮೈನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಈಗ ಇನ್ನೊಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಸಿಸ್ಟಮ್‌ಗೆ ಹೆಚ್ಚಿಸಿದರೆ ಅದು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಅಮೀನ್‌ನಲ್ಲಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಸ್ವರೂಪ ಹೇಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾನು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ , ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಇದು ಮೂರರಲ್ಲಿ ಅತ್ಯಂತ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಈ ಮೂರರಲ್ಲಿ ಪ್ರಬಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಕಾರಣ ಸಾರಜನಕದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ದಾನ ಮಾಡುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವೂ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಪ್ರಶ್ನೆ ಬರುತ್ತದೆ, ಇದು ಕೇವಲ ಅನುಗಮನದ ಪರಿಣಾಮವು ಪ್ಲೇ ಆಗುತ್ತಿದೆಯೇ ಅದು ಬೇರೆ ಯಾವುದಾದರೂ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿದೆ, ಇದು ಹೆಚ್ಚಳಕ್ಕೆ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮೂಲಭೂತತೆಯ ಉತ್ತರ ಹೌದು ಎಂಬುದು ನಾವು ಇತರ ಕೆಲವು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಆಸಿಡ್ ಮತ್ತು ಬೇಸ್ನ ಬ್ರಾನ್ಸ್ಟೆಡ್ ಮತ್ತು ಲಾರಿಸ್ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯ ಪ್ರಕಾರ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲವು ಪ್ರೋಟಾನ್ ದಾನಿಯಾಗಿದ್ದು, ಬೇಸ್ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಸ್ವೀಕಾರಕವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಬೇಸ್ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯು ಹೇಗೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಬದಲಿಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ , ಈ ಮೂಲವು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಂಡಾಗ ಏನನ್ನು ನೋಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಈಗ h2 ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಮುಂದಿನದಾಗಿರುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ಇಂಗಾಲವು ಅದು ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಅನುಗಮನದ ಪರಿಣಾಮದಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಈ ಸಾರಜನಕಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಅದು ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಅದು ಈಗ ಧನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಇದೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ನೇರವಾಗಿ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಈ ರೀತಿಯ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಆಲ್ಫಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇದ್ದರೆ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಸ್ಥಳಾಂತರಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯಾಗಿರಬಹುದು ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನು ಬರೆಯಬಹುದು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಂದು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಪ್ರೋಟಾನ್ ನಷ್ಟವು ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ನಡುವೆ ಯಾವುದೇ ಬಂಧವಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿದ್ದಾಗ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಯು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ, ಪರ್ಯಾಯಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಯಾವುದು ಸಬ್ಸ್ಟಿ ಆಗಿದೆ ಅದರ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಫಾ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೈಪರ್ ಸಂಯೋಗ ಎಂಬ ವಿದ್ಯಮಾನಕ್ಕೆ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಪರ್ ಸಂಯೋಗವು ಜಾತಿ ಅಥವಾ ಅಯಾನನ್ನು ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಲು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಹೈಪರ್ ಸಂಯೋಗವು

ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವಿದ್ಯಮಾನವಾಗಿದೆ. ಮತ್ತು ಅದು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಹೆಚ್ಚು ಯಾವುದೇ ಬಂಧಿತ ಅನುರಣನ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ನಾನು ಬಂಧವಿಲ್ಲ ಎಂಬ ಪದವನ್ನು ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಲ್ಲಿ h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಹಿಡಿದಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಡುವೆ ಯಾವುದೇ ಬಂಧವಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಭಾಗಶಃ ಬಂಧವು ಬದಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯ ಅನುರಣನ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಡಿಲೊಕಲೈಸೇಶನ್‌ಗೆ ಸಂಕೇತಿಸಲಾದ ಎರಡು ತಲೆಯ ಬಾಣದಿಂದ ನಾವು ಬರೆಯಬೇಕಾದ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಡಿಲೊಕಲೈಸೇಶನ್ ಅನ್ನು ಅನುರಣನ ಎಂದೂ ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ ಮತ್ತು ಈ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಯಾವುದೇ ಬಂಧವನ್ನು ಕಾಣುವ ಸ್ಪಷ್ಟ ಬಂಧವು ಇಲ್ಲದಿದ್ದಾಗ ನಾವು ಅದನ್ನು ಯಾವುದೇ ಬಂಧಿತ ಅನುರಣನ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅದು ಅಮೈನ್‌ಗಳ ಮೂಲಭೂತತೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಲು ಸಹ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವಿದ್ಯಮಾನವಾಗಿದೆ, ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಂಯುಕ್ತದಲ್ಲಿ ಬದಲಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ . ಇ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾದ ವಿಷಯವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೆಥೈಲಮೈನ್ ನಂತಹ ಸರಳವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಅದು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ನಾವು ಅಮೈನ್ ಗುಂಪಿನ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಹೈಪರ್ ಮೂಲಕ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ. ಸಂಯೋಗ ಮತ್ತು ಅನುಗಮನದ ಪರಿಣಾಮದಿಂದ ಇಂಗಾಲ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕದ ನಡುವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ನೆಗೆಟಿವಿಟಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ನಡುವೆ ರಚನೆಯಾಗುವ ಬಂಧವು ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿನ ಕಡೆಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಚಲಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಮುಂದಿನ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಾಗ ಅದು ಇಂಡಕ್ಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ವಿದ್ಯಮಾನಗಳು ಇಂಡಕ್ಟಿವ್ ಎಫೆಕ್ಟ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದೇಣಿಗೆ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪಿಗೆ ಹೆಚ್ಚು ನಿರ್ದಿಷ್ಟಪಡಿಸಲಾಗಿದೆ, ಒಂದು ಗುಂಪು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುತ್ತಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ಪರಮಾಣು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆಯೇ ಎಂಬುದನ್ನು ಪ್ರತಿ ಬಂಧವನ್ನು ವಿಶ್ಲೇಷಿಸುವ ಮೂಲಕ ನಾವು ಸುಲಭವಾಗಿ ಗುರುತಿಸಬಹುದು, ಅದರ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಾವು ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಒಂದು ಜಾತಿಯು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ದಾನ ಮಾಡಬಹುದೇ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಬಹುದೇ ಎಂದು ನೋಡಬಹುದು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನದ ವಿದ್ಯಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾದಾಗ ಮೂಲಭೂತತೆಯು ಹೆಚ್ಚು ಸರಳವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಈಗ ಇನ್ನೊಂದು ಕುತೂಹಲಕಾರಿ ಕ್ಷೇತ್ರವನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಅಥವಾ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸುವುದು ಎಂದು ತಿಳಿಯುವುದು ಅಥವಾ ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸುವುದು ಎಂದು ಸರಳವಾದ ಸಂಯುಕ್ತ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವನ್ನು ಬರೆಯಲು ಒಂದು ಸರಳ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಈ ರೀತಿಯ ಬಾಣವನ್ನು ನಾವು ಎಲ್ಲೋ ಬರೆದರೆ ಈ ಬಾಣವನ್ನು ರೆಟ್ರೊ ಎಂದರೆ ರಿವರ್ಸ್ ಸಿಂಥೆಸಿಸ್‌ಗೆ ಮೀಸಲಿಡಲಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ರೆಟ್ರೊಸಿಂಥೆಸಿಸ್ ಎಂದರೆ ರಿವರ್ಸ್ ಸಿಂಥೆಸಿಸ್ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ, ನಮಗೆ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೇಗೆ ಮಾಡಬೇಕೆಂದು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೇಗೆ ಒಡೆಯುವುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾನು ಅದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧದ ರಚನೆಯು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವನ್ನು ಹೇಗೆ ಮಾಡಬೇಕೆಂದು ನನಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ, ನಾನು ಮಾತನಾಡಲು ಹೊರಟಿರುವ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಆ ವಿಷಯವನ್ನು ಹೇಗೆ ಮುರಿಯುವುದು ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಆರಂಭಿಕ ಸಾಮಗ್ರಿಗಳು ಯಾವುವು ಎಂದು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು ಬಾಣವನ್ನು ಬರೆಯುವಾಗ ಅದು ರೆಟ್ರೊಸಿಂಥೆಸಿಸ್ ಆಗಿದೆ, ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಮುರಿದರೆ ನಾನು ಎರಡು ಪ್ರಭೇದಗಳೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಮತ್ತೊಂದು nh2 ಆದರೆ ಪ್ರಶ್ನೆ ಈ ಮೀಥೈಲ್ ಮತ್ತು nh2 s ಆಗಿದೆ ಓಮ್ ಪರಿಕಲ್ಪನೆ ಇದು ನಿಜವಾದ ಜಾತಿಯಲ್ಲ ಅಥವಾ ಇದು ನಿಜವಾದ ಅಣುವಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೀಥೈಲ್ ಅಮೈನ್ ನಂತಹ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುವ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತು ಯಾವುದು ಎಂದರೆ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಯಾವ ರೀತಿಯ ಸ್ಥಿರ ವಸ್ತುವಿನ ಸಹಾಯದಿಂದ ಹೇಗೆ ಸಂಪರ್ಕಿಸಬಹುದು ಈ ಮಿಥೈಲಮೈನ್ ಅನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್‌ಗೆ ಒಡೆಯುವ ಈ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಈ ಜಾತಿಗಳು ಸಿಂಥೋನ್ಸ್ ಸಿಂಥೋನ್‌ಗಳು ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯ ನಿಜವಾದ ಅಣುಗಳಲ್ಲ , ಈ ಸಿಂಥೋನ್‌ಗಳು ಪರಿಕಲ್ಪನೆ ಎಂದು ನಾನು ಏಕೆ ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಸಿಂಥೋನ್‌ಗಳಿಂದ ನಾವು ಏನನ್ನಾದರೂ ಹಾಕುವ ಮೂಲಕ ಈ ಸಿಂಥೋನ್‌ಗಳಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯಬಹುದು ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ಸಮಾನ ಮತ್ತು ಆ ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ಸಮಾನಗಳು ನಿಜವಾದ ಅಣು ಅಥವಾ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಆ ಎರಡು ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಸಂಯೋಜಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಸೂಕ್ತವಾದ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಗುರಿಯ ಅಣುವನ್ನು ಮರಳಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲಮೈನ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯಬೇಕು tm tm ಎಂಬುದು ಸಂಕ್ಷೇಪಣವಾಗಿದೆ ಗುರಿಯ ಅಣುವಿನ ಮತ್ತು ಈ ಸಿಂಥೋನ್‌ಗಳು ಮೀಥೈಲ್ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಮೀಥೈಲ್ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿರಬಹುದು, ಅದೇ ರೀತಿ nh2 ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿರಬಹುದು, ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಅದು ಕೂಡ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿರಬಹುದು, ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಮೀಥೈಲ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದರೆ ಮತ್ತು ನನ್ನ ಪ್ರಕಾರ ರಾಡಿಕಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಇವುಗಳು ಸಿಂಥೋನ್ ಎಂಬ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಪುನಃ ಸಂಯೋಜಿಸಿದರೆ ನೀವು ನಾನು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದರೆ ಅದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಅಂದರೆ ಮೈನಸ್ ಅವರು ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಸಂಯೋಜಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೀಥೈಲ್ ಮೈನಸ್ ಪಡೆದರೆ ನೀವು ಮೀಥೈಲಮೈನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ನಂತರ ನಾನು ಆ ಅಮೈನ್ ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬೇಕು ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದನ್ನು ಮಿಥೈಲಮೈನ್ ಮಾಡಲು ಸಂಯೋಜಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್‌ನಂತಹ ಇತರ ಹಲವು ಸಾಧ್ಯತೆಗಳು ಕಾರ್ಬನ್ ಅಯಾನ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಆಗಿರಬೇಕು ಅಥವಾ ಆಮೂಲಾಗ್ರವಾಗಿರಬಾರದು ಅದು ಕಾರ್ಬೀನ್ ಕಾರ್ಬೀನ್ ದ್ವಿವೇಲೆಂಟ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿರಬಹುದು, ಅದು ಬಂಧಿತ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಬಂಧವಿಲ್ಲದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯು ವಿರುದ್ಧವಾಗಿ ತಿರುಗಬಹುದು ಅಥವಾ ಸಮಾನಾಂತರವಾಗಿ ತಿರುಗಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಕಾರ್ಬೀನ್‌ಗಳು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಈ ಕಾರ್ಬೀನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧ ಸಾರಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಆ ಸಾರಜನಕದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಹೆಚ್ಚಾದಾಗ ನಾವು ಅದನ್ನು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧ ಸಾರಜನಕ ನಂತರ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಅವರು ಮತ್ತೆ ಸಾರಜನಕ ಇಂಗಾಲದ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತಾರೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಾರಜನಕ ಇಂಗಾಲದ ಬಂಧ ರಚನೆಯನ್ನು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಅಯಾನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಅಯಾನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಕ್ಯಾಷನ್ ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬನ್ ರಾಡಿಕಲ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ರಾಡಿಕಲ್ ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬೈನ್ ಅನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧ ಸಾರಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಯಾಗಿ ನೈಟ್ರೆನ್ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವುದು ಸಾರಜನಕವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧ ಕಾರ್ಬನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನಿಂದ ಕೂಡಿದ ಅತ್ಯಂತ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿದೆ, ಇದರರ್ಥ ಎಲ್ಲಾ ಸಾಧ್ಯತೆಗಳಿವೆ ಆದರೆ ಅತ್ಯಂತ ಸಾಮಾನ್ಯವಾದ ಅಥವಾ ಎರಡೂ ಸರಳವಾದ ವಿಧಾನವೆಂದರೆ ಮೀಥೈಲ್ ಮತ್ತು ನಾನು ಮೀಥೈಲ್ ಅನ್ನು ಏಕೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ. ಸಿಂಥೋನ್ ಆಗಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ಸಮಾನತೆಯು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹಾಕುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಅದನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ನೆಗೆಟಿವ್

ಎಲಿಮೆಂಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕಿಸುತ್ತದೆ , ಅಯೋಡಿನ್ ಅನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಅಂಶವಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮೀಥೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ . ನಾನು ಬರೆಯಬೇಕಾದ ಸ್ಥಿರ ಅಣು ಇದು ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ ಒಂದು sm ಒಂದು sಎನ್ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಹಾಗೆಯೇ ನಾನು ta ಮಾಡಬೇಕು ke nh ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಏಕೆಂದರೆ cs ಮೂರು ಜೊತೆಗೆ nh ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಎರಡು nh ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಯೋಜಿಸಬೇಕು ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಎರಡು ch ಮೂಲಕ nh ಎರಡು ಮೀಥೈಲಮೈನ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ nh ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯುವುದು ಮತ್ತೆ ಇದು ಸಿಂಥೋನ್ ಆಗಿದ್ದು, ನಾನು ಅದನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಪಾಸಿಟಿವ್ ಅಂಶದೊಂದಿಗೆ ಸಂಯೋಜಿಸಬೇಕು, ಆ ಅಂಶವು ಸೋಡಿಯಂ ಆಗಿರಬಹುದು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಮಿಥೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ nh2 ನಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಇತರ ಲೋಹಗಳು ಸೋಡೋಮೈಟ್‌ನಷ್ಟು ಸರಳವಾಗಿರಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮೀಥೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್ nh ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಕೌಂಟರ್ ಅಯಾನ್ ಜೊತೆಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಅಯೋಡಿನ್ ಬಂಧಕ್ಕೆ ದಾಳಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮುರಿದುಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ ನಾನು ಅಯೋಡಿನ್ ಹೊರಡುವ ಮತ್ತು nh2 ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅನ್ನು ಪ್ರವೇಶಿಸುವ ಪರಿವರ್ತನಾ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ಮಧ್ಯಂತರವಲ್ಲ t s ಎಂದರೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿ nh2 ಇರುವಲ್ಲಿ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಒಂದು ಕಡೆಯಿಂದ ಪ್ರವೇಶಿಸುವುದು ಮತ್ತು ಅಯೋಡಿನ್ ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯಿಂದ ಹೊರಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಪರ್ಯಾಯ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಬೈಮೋಲಿಕ್ಯುಲಾರ್ ಅಥವಾ sn2 ಪ್ರಕಾರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ sn2 a ಎಂದರೆ ಪರ್ಯಾಯ n ಗೆ ಚಂದಾದಾರರಾಗಬೇಕು pt ಆದರೆ ಕ್ಯಾಪಿಟಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಎರಡು ಒಂದೇ ಗಾತ್ರದಲ್ಲಿರಬೇಕು s ಅಲ್ಲದ Sn ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಎಂದು ಕೆಲವರು ಹೇಳುತ್ತಾರೆ sn ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಇಲ್ಲ ಇದು sn two ಪೂರ್ಣ ರೂಪವು ಪರ್ಯಾಯ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಬೈ ಮಾಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಎರಡು ಅಣುಗಳು ಸೋಡೊಮೈಡ್ ಮತ್ತು ಮೀಥೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಮತ್ತು ಇದು ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಯೋಡಿನ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಹೊರಹೋಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು nh2 ಪ್ರವೇಶಿಸುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು nh2 ಮತ್ತು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯ ಮೂಲಕ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಮಧ್ಯಂತರವಿಲ್ಲ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬೈಮೋಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರ್ಯಾಯ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಬೈ-ಮಾಲಿಕ್ಯೂಲರ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳವಾದ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಇತರ ಬದಲಿಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ನಾವು ಪ್ರೊಪೈಲ್ ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಟಿ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಎನ್ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಐಸೊಬ್ಯುಟೈಲ್ ಈ ಎಲ್ಲಾ ರೀತಿಯ ಅಮೈನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಈಥೈಲ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆರ್ಎನ್ಹೆಚ್ ಎರಡು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅಮೈನ್‌ನ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಜೀನ್ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಈಗ ಈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅಮೈನ್ ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಹಲವಾರು ಪರ್ಯಾಯಗಳು ಇರಬಹುದು ಅಥವಾ ಮೀಥೈಲ್ ಅಮಿನ್‌ನಂತಹ ಬದಲಿಯಾಗದ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವಿರಬಹುದು ಇ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ತಯಾರಿಸುವುದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾದ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಮೆಥನಾಲ್ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಸಹ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ಮೂಲಭೂತ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯು ಸರಳವಾದ ಪರ್ಯಾಯ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಕೇವಲ ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸೀಮಿತವಾಗಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಅದು ಹಲವಾರು ಇತರ ಸಾಧ್ಯತೆಗಳಿವೆ . ch3 ಮೈನಸ್ n ಪ್ಲಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅಮೈನ್ ಮಾಡಲು ಸರಳವಾದ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ, ಈಗ ನಾನು ಇನ್ನೊಂದು ಕೆಲಸವನ್ನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ನಾನು ಈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅಮೈನ್‌ನ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಬದಲಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಗ್ರೂಪ್ ಕೂಹ್ ಉಳಿದ ವಿಷಯವು ಹಾಗೇ ಉಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರ್ಚ್ ಎನ್‌ಎಚ್ ಅಂದರೆ ಇದು ಅಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಕೂಹ್‌ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಕೂಹ್ ಎಂಬುದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಗ್ರೂಪ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲ್‌ನ ಸಂಕ್ಷೇಪಣ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕೋ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಓಹ್ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ಈ ಪ್ರಕಾರ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್‌ನಿಂದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನ ಒಂದು ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ನಾನು ಏಕೆ ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅನೇಕ ಜೈವಿಕವಾಗಿ ಇರುತ್ತವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಸರಳವಾದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾದ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವೆಂದರೆ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪು ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಮ್ಲೀಯ ಗುಂಪು ಕೂಡ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಬಹಳ ಸರಳವಾದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದ್ದು, ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ nh2 ಮತ್ತು ಕೋಹ್ ಗುಂಪು ಇವೆರಡೂ ಇರುತ್ತವೆ. ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತದ ಅತ್ಯಂತ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವರ್ಗವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವು ದೈನಂದಿನ ಜೀವನದಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಬಲ್ಲೆ , ಈ ಉದಾಹರಣೆಯಲ್ಲಿ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ನಾನು ಬರೆದದ್ದು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಗುಂಪು ಒಂದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಟ್ರಿಕ್ ಆಗಿದೆ ಕಾರ್ಯಕಾರಿ ಗುಂಪನ್ನು ಮುಂದಿನ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಮುಂದಿನ ಗಾಮಾದ ಮುಂದಿನ ಕಾರ್ಬನ್ ಬೀಟಾ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಒಮೆಗಾಕ್ಕೆ ಹೋಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈನೋ ಗುಂಪನ್ನು ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಬೀಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಗಾಮಾ ಸ್ಥಾನ ಅಥವಾ ಡೆಲ್ಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಆಲ್ಫಾ ಅಮೈನೋ ಆಸಿಡ್ ಬೀಟಾ ಅಮೈನೋ ಆಸಿಡ್ ಗಾಮಾ ಅಮೈನೋ ಆಸಿಡ್ ಡೆಲ್ಟಾ ಅಮೈನೋ ಆಸಿಡ್ ನಂತಹ ಒಮೆಗಾ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಸಂಯುಕ್ತದ ಅತ್ಯಂತ ಪ್ರಮುಖ ವರ್ಗವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆಲ್ಫಾ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡುವಾಗ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸರಳವಾಗಿ ಬದಲಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಾನು r ಅನ್ನು h ಎಂದು ಹಾಕಿದರೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ch2 nh2 ಕೂಹ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. nh2 ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಆಲ್ಫಾ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲೀಯ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಕ್ಷುಲ್ಲಕ ಹೆಸರು ಗ್ಲೈಸಿನ್ ಗ್ಲೈಸಿನ್ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ಅಂತೆಯೇ ಹೆಚ್ಚಿನ ಬದಲಿ ಅಥವಾ ಬೀಟಾ ಬದಲಿ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಗಾಮಾ ಬದಲಿ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸಹ ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಅವು ಮತ್ತೊಂದು ಜೈವಿಕವಾಗಿ ಪ್ರಮುಖವಾದ ಕಟ್ಟಡದ ಬ್ಲಾಕ್ ಆಗಿವೆ. ಪ್ರೊಟೀನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಪೆಪ್ಟೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಪೆಪ್ಟೈಡ್‌ಗಳು ಎಂಬ ಸಂಯುಕ್ತವು ಮತ್ತೆ ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್‌ಗಳಿಗೆ ಲಿಂಕ್ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ, ಅದು ಪೆಪ್ಟೈಡ್‌ನ ಪಾಲಿಮರಿಕ್ ವಸ್ತುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಒಂದು ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಜೈವಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಪೆಪ್ಟೈಡ್‌ಗಳು ಎರಡು

ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್‌ಗಳು ಇವೆಲ್ಲವೂ ಬರುತ್ತಿವೆ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ವಿಮರ್ಶೆ ಅಥವಾ ಛತ್ರಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಕೆಲವು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳನ್ನು ನಾನು ಬರೆದರೆ ಈಗ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವಾಗಿದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ನಾನು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಸರಿಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಅದು ಕೋಹ್ ಮತ್ತು ಉಳಿದಿರುವ ವಿಷಯವು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹಾಕೋಣ ಮತ್ತು ಸಹಜವಾಗಿ ನಾನು ವೇಲೆನ್ಸಿಯನ್ನು ಪೂರೈಸಬೇಕು ಸಾರಜನಕವು ch2 nh2 ಆಗಿದೆ, ಇದು ಕೋಹ್ ಆಲ್ಫಾ ಅಮಿನೊ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಗ್ಲೈಸಿನ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಪುನಃ ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ , ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಈ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ನೋಡಿ ನೀವು ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಅದರ ವೇಲೆನ್ಸಿ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಿಕ್ಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಎರಡು ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಎಂದು ತೃಪ್ತಿಪಡಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ಇದು ಬಂಧಿತವಲ್ಲದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಮೈನ್ ಏನು ಮಾಡಬಲ್ಲದು ಅದು ನಾವು ನೋಡಿದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ದಾನ ಮಾಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಇತರ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಅದೇ ಅಣುವಿನ ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ, ನಮಗೆ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ತಿಳಿದಿದೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ವಭಾವದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಂಡರೆ ಉಳಿದ ಭಾಗವು ಕೋ -ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಸಂಯೋಜಿತ ಬೇಸ್ ಅನುರಣನದಿಂದ ಸ್ಥಿರಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ಅನುರಣನದ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವೆಂದರೆ ನಾವು ಸಿಮ್ಮ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ತ್ರಿಕೋನ ಅನುರಣನ ರಚನೆಯು ಇದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸಬಲ್ಲದು ಮತ್ತು ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುರಣನ ಹೈಬ್ರಿಡ್ ಅನ್ನು ಋಣಾತ್ಮಕ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶವು ಇಡೀ ಪ್ರದೇಶದ ಮೇಲೆ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಆಗುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬರೆಯಬೇಕು , ಯಾವ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಇರಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಗುರುತಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಎಷ್ಟು ಸಮಯದವರೆಗೆ ಅದು ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಆಗುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ರಚನೆಯು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪದವಾದ ಒಂದೇ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಹೆಚ್ಚು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸ್ಥಿರತೆಯು ಅನುರಣನ ಹೈಬ್ರಿಡ್ ಕಡೆಗೆ ರಚನೆಗಳ ಕೊಡುಗೆಗಳನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವುದು ಗರಿಷ್ಠವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ರೀತಿಯ ವಿದ್ಯಮಾನಗಳು ನಡೆಯುತ್ತಿವೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅಯಾನು ಸ್ಥಿರಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಗಳಿಂದಾಗಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅಯಾನು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಯೋಜಿತ ಬೇಸ್ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ನಷ್ಟವು ಸುಲಭವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ದಾನ ಮಾಡಬಹುದಾದ ಯಾವುದೇ ಜಾತಿಯನ್ನು ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲಗಳಾಗಿವೆ. ಫೀನಾಲ್ ಅಥವಾ ಇತರ ಬದಲಿ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೇಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರಣ ಇದು ಆಮ್ಲೀಯ ಗುಂಪನ್ನು ನೀವು ಈ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದೇ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಒಂದು ಮೂಲ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಂದು ಆಮ್ಲೀಯ ಗುಂಪು ಇದೆ, ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ನಿಯಮ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಬೇಸ್ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಉಪ್ಪು ಮತ್ತು ನೀರನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಅದನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅತ್ಯಂತ ಸರಳವಾದ ಸಂಯುಕ್ತ ಆರ್ಚ್ ಟು ಓಹ್ ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿಸಲು ಆರ್ ಪ್ರೈಮ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತಿದೆ ನಾನು ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ವಿಭಿನ್ನ ರೀತಿಯ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಮೀಥೈಲ್ ಈಥೈಲ್ ಇತ್ಯಾದಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಆಮ್ಲವು ಉತ್ತಮ ಆಮ್ಲ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣ ಕಾರಕವೂ ಆಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ಅದು ನೀರನ್ನು ತೆಗೆಯುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಸರಳವಾದ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಸಾಂದ್ರೀಕೃತ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ, ಅದು r ಒಂದು co oc two r ಎಂಬ ಸಂಯುಕ್ತದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಈಗ ಏನಾಗಿದೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಮತ್ತು och2r ಸಹ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಎಸ್ಟರ್ ಎಸ್ಟರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಸಿಹಿ ವಾಸನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಸ್ಟರ್ ಕಾರ್ಯವು ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಲಕ್ಷಣವಾಗಿದೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ವಲ್ಪಮಟ್ಟಿಗೆ ಬೆರೆಸಿದಾಗ ಅದು ಆಮ್ಲೀಯ ಕಾರಕವಾಗಿ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣ ಕಾರಕವಾಗಿಯೂ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ, ಇದರಿಂದಾಗಿ ಸ್ವಲ್ಪ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಎಸ್ಟರ್ ಉತ್ಪಾದನೆಗೆ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ. ಮತ್ತು ನೀರನ್ನು ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ನೋಡಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಎಸ್ಟರಿಫಿಕೇಶನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲ ಗುಂಪು ಇರುವಾಗ ಮತ್ತು ಮೂಲ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ತಟಸ್ಥ ಗುಂಪು ಇದ್ದಾಗ ಅವರು ಈ ರೀತಿಯ ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಮೈನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಗುಂಪನ್ನು ನಾವು ಏನು ಮಾಡಬಹುದೆಂದು ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಒಂದು ಮೂಲಭೂತ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಆಮ್ಲೀಯ ಗುಂಪು ಇದರ ಒಂದು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವೆಂದರೆ ಆಮ್ಲವು ಪ್ರೋಟಾನ್ ದಾನಿ ಬೇಸ್ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಸ್ವೀಕಾರಕವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಏನನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆಯೋ ಅದು ಜಾತಿಯನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಈ ರೀತಿ ನಾನು ಬರೆದದ್ದನ್ನು ನಾನು ch two coo ಮೈನಸ್ ಎಂದು ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ch two ನೊಂದಿಗೆ ಬದಲಿ nh3 ಜೊತೆಗೆ ಗ್ಲೈಸಿನ್ ಎಂಬ ಸರಳ ಸಂಯುಕ್ತದಿಂದ ಇದು ಹೇಗೆ ಬರುತ್ತಿದೆ ಉತ್ತರ er nh2 ಗುಂಪು ಮತ್ತು coh ಗುಂಪು ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿರುವುದರಿಂದ ಒಬ್ಬರು ಮೂಲ ಪ್ರೋಟಾನ್ ದಾನಿ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಸ್ವೀಕಾರಕ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಬೇಸ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಆಗಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ನೀವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅನುರಣನವನ್ನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು nh3 ಪ್ಲಸ್ ಕೂಡ ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳನ್ನು ಜೋಯಿಟಾರ್ ಅಯಾನ್ ಅಥವಾ ಡಬಲ್ ಅಯಾನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದೇ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಧನಾತ್ಮಕ ಮತ್ತೊಂದು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಮುಖ್ಯವಾಗಿ ಗ್ಲೈಸಿನ್ ಮತ್ತು ಇತರ ಉತ್ಪನ್ನಗಳೆಂದರೆ ಜೋಯಿಟರ್ ಅಯಾನ್ ರಚನೆ ಜಿಯೋಟಾರಾನ್ ಎಂದರೆ ಅದೇ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಎರಡು ರೀತಿಯ ಅಯಾನುಗಳು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ, ಅಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಅಮೈನ್ ಅಮೈನ್‌ಗೆ ಪ್ರೋಟಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಅದನ್ನು ದಾನ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದ ಪ್ರಕಾರ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಗುಂಪು ಪ್ರೋಟಾನ್ ದಾನಿ ಮತ್ತು ಮೂಲ ಗುಂಪು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಸ್ವೀಕಾರಕವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ವಿದ್ಯಮಾನಗಳು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳಲ್ಲಿ ತುಂಬಾ ಇರುತ್ತವೆ, ನಾನು ಗೋಯಿ ಅಲ್ಲ ಇತರ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದ ವಿವರಗಳಿಗೆ ng ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ಒಂದು ಅರ್ಥದಲ್ಲಿ ಜೀವನದ ಬಿಲ್ಡಿಂಗ್ ಬ್ಲಾಕ್ಸ್ ಆಗಿರುವ ಪ್ರೋಟೀನ್‌ಗಳು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳು ಮತ್ತು ಪೆಪ್ಟೈಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುವ ಪಾಲಿಮರೀಕರಣ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಡೊಮೇನ್‌ನಲ್ಲಿವೆ ಅಥವಾ ಸಾವಯವ ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ನಾನು ಹೇಳಬೇಕು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಈಗ ನಾನು ಅಮೈನ್ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ ಬರೆದರೆ ನಾನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಅಮೈನ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಇದೇ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ. ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ಏಜೆಂಟ್‌ಗಳ ಸಹಾಯದಿಂದ ನೀರನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ , ಇವುಗಳ ಮತ್ತು ಹಿಂದಿನದಕ್ಕಿಂತ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೆಂದರೆ ಎಸ್ಟರ್ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ. ಮತ್ತು ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿರುವ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಬಿಸಿಯಾಗುವುದರಿಂದ ನೀರನ್ನು ಹೊರಹಾಕಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವಿದ್ಯಮಾನವಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಅಲ್ಲಿ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು. ಮತ್ತು ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ಮೂರನೆಯದು ಈ ರೀತಿಯ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ಈ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೇಳಬೇಕು ಆಹ್ ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಬಹುದೇ ಉತ್ತರ ಹೌದು ಇದು ಆವರ್ತಕ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಅದರಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣು ಇದೆ ಮತ್ತು ಸಂಯುಕ್ತದಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲವೂ ಇರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕವು ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಇದನ್ನು ವಿವರಿಸಲು ಇದು ಸರಳವಾದ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಸಂಯೋಜಿಸುವ ಏಕೈಕ ವಿಷಯವಲ್ಲ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಮಾಡಲು ಇನ್ನೂ ಹಲವು ಮಾರ್ಗಗಳಿವೆ ಆದರೆ ಇದೀಗ ನಮ್ಮ ಗಮನವು ಅಮೈನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಇಂಟ್ರಾಮಾಲಿಕ್ಯುಲಾರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮೇಲೆ ಕೇಂದ್ರೀಕೃತವಾಗಿದೆ, ಈ ಕೊಬ್ಬನ್ನು ಸರಳಗೊಳಿಸಲು ನಾನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳಬೇಕು, ಅದು ಮತ್ತು nh2 ನ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಒಂದನ್ನು ನೀರಿನಿಂದ ಬಿಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉಳಿದ ವಿಷಯವು ಹೆಟೆರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಮಾಡಲು ಸೈಕ್ಲೈಸ್ ಆಗುತ್ತಿದೆ ಏನು ನಾನು ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಇದು ಹೆಟೆರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಏಕೆ ಹೆಟೆರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು m ಗೆ ಚಕ್ರೀಯ ಸಂಯುಕ್ತ ನೋಡ್ ಆಗಿದೆ ಒಂದು ಉಂಗುರದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಕನಿಷ್ಠ ಮೂರು ಪರಮಾಣುಗಳು ಬೇಕಾಗುತ್ತವೆ ಇಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತೊಂದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಎರಡನೆಯದು ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕವು ಮೂರನೆಯದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಪರಮಾಣುಗಳು ಇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಆವರ್ತಕ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ಹೆಟೆರೊಟಾಮ್ ಉಂಗುರದಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನ ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಈಗ ಆವರ್ತಕ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹೆಟೆರೊಟಾಮ್ ಆಗಿದೆ ಹಿಂದಿನ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವು ಅದು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಆಗಿರಬೇಕು ಈಗ ಇದನ್ನು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅವು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹೆಟೆರೊಟಾಮ್ ಆದರೆ ಅವು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಯಾವುದೇ ಹೆಟೆರೊಟಾಮ್ ಅನ್ನು ಹೀಗೆ ಕರೆಯಬೇಕು ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಳ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತ ಅಥವಾ ಅಮೈನೊ ಆಮ್ಲದಿಂದ ನಾವು ಚಕ್ರೀಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಹೆಟೆರೊಟಾಮ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಎಸ್ಟರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಮತ್ತೊಂದು ಕ್ಷುಲ್ಲಕ ಹೆಸರನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಒಂದು ರೀತಿಯ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಎಸ್ಟರ್ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ನಾನು ta ಬದಲಿಗೆ ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಒಂದು ಸರಳ ಉದಾಹರಣೆ ch two ohcooh ಕಿಂಗ್ ಆಲ್ಫಾ ಅಮಿನೊ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಅಮೈನೋ ಗುಂಪನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಬದಲು ಇದೇ ರೀತಿಯ ಕೆಲಸವನ್ನು ಮಾಡಿ ನಾನು o h ಗುಂಪನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇನೆ ಅದು ವ್ಯತ್ಯಾಸ ch ಎರಡು hc ಓಹ್ ಮತ್ತು ಹಿಂದಿನ ಒಂದು ch two nh two coh ಗೆ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ವ್ಯತ್ಯಾಸ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಸಹ ರಚಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೆಂದರೆ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರದಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲಜನಕವಿದೆ , ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಸದಸ್ಯನಾಗಿ ಆಮ್ಲಜನಕವಿದೆ ಆದರೆ ಸಾರಜನಕವಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಲ್ಯಾಕ್ಟಾಮ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಲ್ಯಾಕ್ಟೋನ್ ಎಲ್ಕ್ಟೋನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ , ಇದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಆಲ್ಫಾ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಯಾವ ರೀತಿಯ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸಂಪರ್ಕಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಪರ್ಕವನ್ನು ಆಲ್ಫಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಮುಂದಿನ ಸದಸ್ಯರನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಆಲ್ಫಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕದ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಮೂರು ಸದಸ್ಯರ ಸಾರಜನಕವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇತರ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಬದಲಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಪರ್ಯಾಯವಲ್ಲದವು ಆಲ್ಫಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಒಂದು ಹೆಜ್ಜೆ ಮುಂದಿಟ್ಟರೆ ಮತ್ತು ch2 ch2 nh2 ನಂತಹ ಇನ್ನೊಂದು ವಿಷಯವನ್ನು ಬರೆದರೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಅಮೈನೊ ಕಾರ್ಯಚಟುವಟಿಕೆಯಿಂದ ಬೀಟಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಅಮೈನ್‌ಗೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಪಡೆಯುವ ಅತ್ಯಂತ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ . ಇದು ಮೊದಲ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಲ್ಫಾ ಎರಡನೆಯದು ಬೀಟಾ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಬೀಟಾ ಅಮಿನೊ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಬೀಟಾ ಅಮೈನೊ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಇದೇ ರೀತಿಯ ಕೆಲಸವನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ಉತ್ಪನ್ನವು ch ಎರಡು ch ಎರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ n ಸಹ ನೀರಿನ ನಷ್ಟದಿಂದ ಮತ್ತು ಇನ್ನೂ ಒಂದು ಬದಲಿ ಇರಬೇಕು ಮತ್ತು ಈ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತವು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ಬೀಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆ ಬೀಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಏಕೆಂದರೆ ಬೀಟಾ ಅಮೈನೋ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು ಆಂತರಿಕ ಉಪ್ಪು ಬೀಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಆಗಿದೆ ಇದು ನಾಲ್ಕು ಸದಸ್ಯರ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ವಿಷಯವನ್ನು ಏಕೆ ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ಉತ್ತರವು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಈ ರೀತಿಯ ರಚನೆ ಅಥವಾ ರಚನಾತ್ಮಕ ಭಾಗವು ಅನೇಕ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಪೆನ್ಸಿಲಿನ್ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಪೆನಿಕ್ ತಿಳಿದಿದೆ ಇಲಿನ್ ಒಂದು ಪ್ರತಿಜೀವಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಂಟಿಬಯೋಟಿಕ್ ಚಟುವಟಿಕೆಯು ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ರಿಂಗ್ ತೆರೆಯುವುದರಿಂದ ಕಿಣ್ವವು ಬಂದು ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವನ್ನು

ತೆರೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಬೀಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮೇಸ್ ಕಿಣ್ವವಾಗಿದ್ದು ಅದು ನಾವು ಹೋಗುತ್ತಿರುವ ಸರಳ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ. ಪ್ರತಿಜೀವಕಗಳು ಅಂದರೆ ಬೀಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮಾಸ್ ಮೊನೊಬ್ಯಾಕ್ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳು ಸರಳ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತದಿಂದ ಬರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಪ್ರಮುಖ ಕ್ಷೇತ್ರಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತದ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆಯು ಪ್ರತಿಜೀವಕದಲ್ಲಿದೆ, ನೀವು ಅನೇಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಪ್ರತಿಜೀವಕಗಳೆಂದು ಹೆಸರಿಸಬಹುದು ಪೆನಿಸಿಲಿನ್ ಎಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಸೆಫಲೋಸ್ಪೊರಿನ್ ಆದರೆ ಬೇಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಹೊಂದಿರುವ ಬೀಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಕೆಲವು ಇತರ ರಚನಾತ್ಮಕ ಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ಬೀಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಬಹಳ ವಿಶಿಷ್ಟವಾದ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಜೀವಕಗಳಲ್ಲಿ ಇರಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನದಿಂದ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾವನ್ನು ಕೊಲ್ಲುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಸದಸ್ಯ ನಾಲ್ಕು ಸದಸ್ಯರ ಸಾರಜನಕವು ಹೆಟೆರೋಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಅತ್ಯಂತ ಸರಳ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅವುಗಳನ್ನು ಪ್ರತಿಯೊಂದರಲ್ಲೂ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ದಿನದ ಜೀವನವು ಅಮೈನೊ ಆಸಿಡ್ ಪೆಪ್ಟೈಡ್ ಪ್ರೊಟೀನ್ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಆಂಟಿಬಯಾಟಿಕ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಆಹ್ ನಾನು ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಅಂಟಿಕೊಂಡಿರುವ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನಾನು ಅದೇ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ಗೆ ಜೋಡಿಸಿದರೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಸರಣಿಯೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಇದು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವೆಂದರೆ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸುವುದರ ಬಗ್ಗೆ ನಾನು ಏನನ್ನೂ ಹೇಳಲಿಲ್ಲ, ಅಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲವು ಎಸ್ಪಿ ಎರಡು ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಮತ್ತು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಿಸ್ಟಮ್ನ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನೋಡುವಾಗ ನೀವು ಅದನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಈ ರೀತಿಯ ಅಮೈನ್ ಇದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಅನಿಲೀನ್ ಅನಿಲೀನ್ h2 ನಲ್ಲಿ ಸರಳವಾದ c6h5 ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಯುಕ್ತ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವೆಂದರೆ ಇದು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸ್ವಭಾವವಾಗಿದೆ, ಅದು ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ಬಿಂಜ್ ಅಂತ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ನಾವು ಅದನ್ನು ಸ್ಥಳೀಯ ಬಂಧವನ್ನು ತೋರಿಸದೆ ಉತ್ತಮ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಈ ರೀತಿಯ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ಫ್ಯಾಶನ್ ಅನ್ನು ಹಾಕುವುದು ಮತ್ತು ಇವೆರಡೂ ರಚನೆಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದು ಮತ್ತು ರಚನೆಯ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡಾಗಿರುವ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರದ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅನುರಣನದ ಕಡೆಗೆ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ರಚನೆಯ ಕೊಡುಗೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಏನ್ಸ್ ಹೈಬ್ರಿಡ್ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಲಕ್ಷಣವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿದರೆ ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದು ಇದು ಎರಡು ಇದು ಮೂರು ಇದು ನಾಲ್ಕು ಇದು 5 ಇದು 6 ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಿದರೆ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಆಗುತ್ತಿದೆ ಒಂದು ಮತ್ತು ಎರಡರ ನಡುವಿನ ಬಂಧದ ಸ್ವರೂಪ ಏನು ಎಂಬುದನ್ನು ಸರಳ ತಂತ್ರದಿಂದ ಲೆಕ್ಕಹಾಕಲಾಗಿದೆ, ನಾವು ಒಂದು ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಂಧದ ಕ್ರಮವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ನಾನು ರಚನೆ ಸಂಖ್ಯೆ ಒಂದರಲ್ಲಿ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಎರಡು ಬಂಧವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಬಂಧವನ್ನು ರಚನೆ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡರಲ್ಲಿ ಎರಡು ಎಂದು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಎರಡು ಬಂಧವು ಒಂದೇ ಬಂಧವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಒಂದೇ ಬಂಧವನ್ನು ಒಂದಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅವುಗಳನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಸಿದರೆ ಅದು ಮೂರು ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಯ ಸಂಖ್ಯೆಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಅಂದರೆ ಎಷ್ಟು ಅನುರಣಿಸುವ ರಚನೆಯನ್ನು ನಾವು ಒಂದು ಮತ್ತು ಎರಡನ್ನು ಬರೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ರೂಪವಾಗಿದೆ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರದ ರಚನೆಯಲ್ಲ ಇದು ಒಟ್ಟಾರೆ ಥೀಮ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಅನುರಣನ ಹೈಬ್ರಿಡ್‌ಗೆ ಅವರ ಕೊಡುಗೆಯು ಸಂಯುಕ್ತದ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಲು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡ್ ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಪ್ರಮುಖ ಲಕ್ಷಣವಾಗಿದೆ r ಇದು ನಮಗೆ ಅನೇಕ ಕೆಲಸಗಳನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ 3 ಮತ್ತು ಎಷ್ಟು ಅನುರಣಿಸುವ ರಚನೆಗಳು ಇವೆ ಎಂದು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ನಾನು ವಿವರಿಸುತ್ತೇನೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊತ್ತವನ್ನು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಯ ಸಂಖ್ಯೆಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಅದು ಮೂರು ರಿಂದ ಎರಡಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಯಮವಾಗಿದೆ ಇದು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಬರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರದ ಸಾಮಾನ್ಯ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಯಾವುದು ಬದಲಿ ಉತ್ತರವಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಹೇಗೆ ಏಕೆಂದರೆ ಯಾವುದೇ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಒಂದು ಎರಡು ಎರಡು ಮಾತ್ರವಲ್ಲ ನೀವು ಎರಡು ಮೂರು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಐದು ಆರು ಅಥವಾ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಆರು ಒಂದು ನೀವು ಪರ್ಯಾಯ ಡಬಲ್ ಮತ್ತು ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಕಾಣಬಹುದು ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಂಧದಲ್ಲಿ ನಾನು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗೆ ಒಂದು ಎರಡಕ್ಕೆ ತೋರಿಸಿರುವಂತೆ ಅದು ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗೆ ಎರಡು ಅದು ಒಂದು ಸೇರಿಸಿ ಅವುಗಳನ್ನು ಒಟ್ಟು ಮೂರು ಭಾಗಿಸಿದ ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಯ ಒಟ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಪ್ರಕರಣ ಎರಡು ಇದು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಂಜೀನ್‌ನಲ್ಲಿನ ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಲಕ್ಷಣವೆಂದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಬಾಂಡ್‌ಗಳು ಸಮಾನವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ಒಂದು ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಏಕರೂಪ ಅಥವಾ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ 1.5 ಬಾಂಡ್ ಆರ್ಡರ್ ಆದರೆ ನಾವು ಹೆಚ್ಚು ನೋಡಿದರೆ ನಿಖರವಾಗಿ ದಿ ಇದರ ಸ್ವರೂಪ ಏನು ಎಂಬುದನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಿದ ರಚನೆಯು ಪ್ರತಿ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು pj ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವೆಲ್ಲವೂ sp2 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ಇಂಗಾಲ ಮತ್ತು ಈ pga ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ಗಳು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ನ ಸಹಾಯದಿಂದ ಮೇಲ್ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಕೆಳಭಾಗದಲ್ಲಿಯೂ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಆಗುತ್ತವೆ ಆದರೆ ವಿಷಯವನ್ನು ಸ್ಪಷ್ಟಪಡಿಸಲು ನೀವು ಷಡ್ಭುಜೀಯ ವಸ್ತುವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಅದರ ಮೇಲ್ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಅದರ ಕೆಳಭಾಗದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೋಡಗಳು ಇವೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಬಲ್ಲೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಿಂಜಿನ್ ಜಿಂಗ್‌ನ ಒಟ್ಟಾರೆ ಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ಏಕೆ ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಮುರಿದರೆ ಅನಿಲೀನ್ ಅಣು ನಾನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅಮೈನ್‌ಗಾಗಿ ಮಾಡಿದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿಯೇ ನೀವು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟಕರವಾದ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಎದುರಿಸುತ್ತೀರಿ, ಆ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವು ಪ್ಲಸ್ nh ಎರಡು ಮೈನಸ್‌ನ ಮೈನಸ್‌ನಂತೆ ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವು ಮೇಲಿನ ಮತ್ತು ಕೆಳಭಾಗದಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೋಡವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಅದು ನಕಾರಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಶುಲ್ಕ ವಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇವುಗಳಿಗೆ ಮೈನಸ್‌ಗೆ nh ಅನ್ನು ತಂದಾಗ ಅವು ಹಿಮ್ಮೆಟ್ಟಿಸುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧದ ರಚನೆಯು ಸಾಧ್ಯವಿರುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಇತರ ಫೆನ್ನಾ ಫೆನ್‌ಗಾಗಿ ನೋಡಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಓಮೆನಾ ಅಂದರೆ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಪ್ಲಸ್ ಮೋಟಿ ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕೊರತೆಯಿರುವಂತೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವುದರಿಂದ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವುದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧ ರಚನೆಯು ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ, ನಾನು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಅಥವಾ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಸರಳ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನ ದಾಳಿಯನ್ನು ಹೇಳಬಹುದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಒಂದೇ ವಿದ್ಯುತ್ ಚಾರ್ಜ್ ಒಂದನ್ನೊಂದು ಹಿಮ್ಮೆಟ್ಟಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೋಡವು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಹೊಂದಿರುವ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅನ್ನು ತರುವಾಗ ಅವು ಹಿಮ್ಮೆಟ್ಟಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ಪರಿಹಾರ ಏನು ಎಂದು ನಾವು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ nh ನಿಂದ ಮೈನಸ್ nh ನಿಂದ ಪ್ಲಸ್ ನಂತರ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ವಸ್ತುಗಳು ಋಣಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಪ್ರಭೇದಗಳಿಗೆ ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಆಕರ್ಷಿತವಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಹೇಗೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಆದರೆ ಪ್ರಶ್ನೆಯು nh ಗೆ ಮೈನಸ್ ನಿಂದ nh ಗೆ ಪ್ಲಸ್ ಬರುತ್ತದೆ. ಧ್ರುವೀಯತೆಯು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ನಾನು ಅದಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತೇನೆ ಆದರೆ ನಾನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬಿಂಗಿಂಗ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಬರೆದರೆ ಅದು ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅನ್ನು ಮಾಡಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಅನ್ನು nh ಅಲ್ಲ m ಗೆ ತರುತ್ತೇನೆ inus ಆದರೆ no2 ಪ್ಲಸ್ ನಂತರ ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ತಲಾಧಾರಗಳು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಮಾಡಿಲ್ಲ ಜೊತೆಗೆ ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನ ಅತ್ಯಂತ ಸಮೀಪಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವು ಚಾರ್ಜ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಸಂಕೀರ್ಣ ಪ್ರಕಾರವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ ನಾನು ಈ ವಿಷಯವನ್ನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಯಾವುದೇ ಪೂರ್ಣ ಬಂಧ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಇದು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಿಂದ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ಡ್ ರೂಪವಾಗಿದ್ದು ಅದನ್ನು ಸಂಕೀರ್ಣ ಎಂದು ಕರೆಯುವ ಬದಲು ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಪೈ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ದಾನಿಯಾಗಿ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಸ್ವೀಕಾರಕವಾಗಿ ಅಥವಾ 2 ಪ್ಲಸ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಆಗಿ ಮತ್ತು ಬೆಂಜೀನ್ ವಸ್ತು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಗಿ ಪೈ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧ ಜಾತಿಗಳು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ನೇರ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವು ಅಲ್ಲಿಗೆ ಸ್ಥಳಾಂತರಗೊಂಡಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ತುದಿಯಲ್ಲಿ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಇರುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಇದೆ ಈ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇರುವುದರಿಂದ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವನ್ನು ಸಂಪರ್ಕಿಸುವುದರೊಂದಿಗೆ ನೇರ no2 ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೆಲವು ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರದ ಸುಗಂಧತೆಯು ತಾತ್ಕಾಲಿಕವಾಗಿ ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ, ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲ ಮತ್ತು ಏನೋಡ್ ನಡುವೆ ಹೊಸ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಗುಂಪು ಅಥವಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯ ಮತ್ತೆ ಇದು ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದೆ ಅದು ಸ್ಥಿರವಲ್ಲದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ತಟಸ್ಥ ಅಣು ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಸಿಗ್ಮಾ ಸಂಕೀರ್ಣ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸಿಗ್ಮಾ ಬಂಧವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಟಿಯನ್ನು ಮರಳಿ ಪಡೆಯಲು ಪರಮಾಣುವನ್ನು ದಾನ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವು ಈಗ ಅದರ ಪರಿಮಳವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಂಕಿ ಅಂಶದಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೇವೆ, ನಾನು ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು no2 ಜೊತೆಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದರೆ ನಾನು ಬೆಂಜೀನ್ ಇರುವ ಪೈ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇನೆ ಉಂಗುರವು ಡೋನಟ್ ನೋ ಟೂ ಪ್ಲಸ್ ಸ್ವೀಕಾರಕವಾಗಿದೆ ನಂತರ ನಾನು ಸಿಗ್ಮಾ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇನೆ, ಅಲ್ಲಿ ನೇರ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಮುಂದಿನ ಕಾರ್ಬನ್‌ನಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಪ್ರೋಟಾನ್ ನಷ್ಟದಿಂದ ಪರಿಮಳ ಅಟಿಸಿಟಿಯನ್ನು ಮರಳಿ ಪಡೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ತಲಾಧಾರವನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನದ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೀನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ತುಂಬಾ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾದ ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದೆ ಅವು ನೇರವಾಗಿ ನಾವು ಬೆಂಜೀನ್‌ನಿಂದ ಹೊರಟಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಅಮೈನ್ ತಯಾರಿಕೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಬೆಂಜೀನ್‌ನಿಂದ ಅಮೈನ್‌ಗೆ ಹಂತ ಹಂತವಾಗಿ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆ ಅಮೈನ್ ಅಂತಹ ಪರಿಚಯವು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ನೈಟ್ರೋವನ್ನು ಹಾಕುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಿದ ನಂತರ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ನೈಟ್ರೊಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಅನಿಲಿನ್‌ಗೆ ಹೇಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನಾನು ನಿಮ್ಮನ್ನು ಕೇಳಿದರೆ, ಈ ಸರಳ ಉತ್ತರವನ್ನು ನೋಡಿ, ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಮೂಲಕ ಕಡಿತದ ಮೂಲಕ ಕಡಿತದ ವಿಧಾನದಿಂದ ವಿಶೇಷವಾಗಿ ನವೀನವಾಗಿದೆ ತವರ ಅಥವಾ ಸತುವುಗಳಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ತುಂಬಾ ಒಳ್ಳೆಯದು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಹೊಸ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡಲು ಸಾಕಷ್ಟು ಒಳ್ಳೆಯದು ch ನೈಟ್ರೋವನ್ನು ಅಮೈನೋ ಗುಂಪಿಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈಗ ಚರ್ಚಿಸಿದ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ಹೇಳಲು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವು ದೈನಂದಿನ ಜೀವನದಲ್ಲಿ ಸರಳವಾದ ಅಮೈನ್ ಮೂಲ ಸಂಯುಕ್ತದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳವರೆಗೆ ಪ್ರೋಟೀನ್‌ಗಳ ಬಿಲ್ಡಿಂಗ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಪೆಪ್ಟೈಡ್ಸ್ ಪಾಲಿಪೆಪ್ಟೈಡ್‌ಗಳವರೆಗೆ ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಲ್ಯಾಕ್ಟೋಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಬೀಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ನಂತಹ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲಗಳಿಂದ ಪಡೆದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ನಾನು ಗಾಮಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಅಥವಾ ಡೆಲ್ಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್‌ಗೆ ಹೋಗಲಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಈ ವಿಷಯವನ್ನು ನಂತರ ವಿವರಿಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಬೀಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಪೆನ್ಸಿಲಿನ್ ಸೆಫಲೋಸ್ಪೊರಿನ್ ಮತ್ತು ಇತರ ಅನೇಕ ಪ್ರತಿಜೀವಕಗಳಲ್ಲಿರುವ ರಚನಾತ್ಮಕ ಲಕ್ಷಣವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಬಹಳ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಥವಾ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕದ ಪ್ರಮುಖ ಲಕ್ಷಣಗಳು ಕಾರ್ಬೋಜೆನಿಕ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುವುದು ಉತ್ತಮ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಅಮೈನ್‌ಗಳನ್ನು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಸುಲಭವಾಗಿ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಅಮೈನ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ನೀವು ಹಂತ ಹಂತವಾಗಿ ಹೋಗಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಒಂದು ಸಿಂಪ್ ಆಗಿ ಅಮೈನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದಾದ ಕೆಲವು ಗುಂಪನ್ನು ಹಾಕಿ ನಾನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಿದ ಉದಾಹರಣೆ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪು ಅಥವಾ nh2 ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನೈಟ್ರೋದಿಂದ ಸರಳ ಕಡಿತ ಸತು ಕಾರ್ಟಿನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಮೂಲಕ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ನೈಟ್ರೋ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಅಮೈನೋ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಕೆಲವು ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳೊಂದಿಗೆ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತೇನೆ ಇದರಿಂದ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವು ಇರುತ್ತದೆ ಕೆಲವು ಹೆಚ್ಚು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಅಣುಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಧನ್ಯವಾದಗಳು