ಎಲ್ಲರಿಗೂ ನಮಸ್ಕಾರ ನಾನು ಐಐಟಿ ಖರಗ್‌ಪುರದ ಪ್ರೊಫೆಸರ್ ಜೆಕೆ ರೇ ಇಂದು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ನಮ್ಮ ಚರ್ಚೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಪದಗಳನ್ನು ಮರುಪರಿಶೀಲಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಪ್ರತಿಜೀವಕಗಳ ಬಣ್ಣ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ಮತ್ತು ಇತರ ಹಲವು ಕ್ಷೇತ್ರದಲ್ಲಿ ಹೇಗೆ ಆಕ್ರಮಣ ಮಾಡಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಲು ಮುಂದುವರಿಯಿರಿ. ವಿವರಗಳಲ್ಲಿ ಕ್ಷೇತ್ರ ಆಹ್ ನಾನು ನಿನ್ನೆ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತದ ಅತ್ಯಂತ ಸ್ಪಷ್ಟವಾದ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಜನರು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಇನ್ನೂ ನಂಬುತ್ತಾರೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಜೀವಂತ ಮೂಲಗಳಿಂದ ಬರುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ಅರ್ಥ ಆದರೆ ನಾವು ಸಾಹಿತ್ಯವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನಾವು ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಕಾಣಬಹುದು . 1780 ರ ದಶಕದಲ್ಲಿ ಜೀವಂತ ಮೂಲಗಳಿಂದ ಪಡೆದ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ನಿರ್ಜೀವ ಮೂಲಗಳಿಂದ ಪಡೆದ ಅಜೈವಿಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು 1828 ರಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯಂ ಅನ್ನು ಹೊಡೆಯುವ ಮೂಲಕ ಯೂರಿಯಾದ ಮೊದಲ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ಧ್ರುವದ ಪ್ರವರ್ತಕ ಕೆಲಸವು ಜೀವಂತ ಮೂಲಗಳಿಂದ ಬರಲು ಸಾವಯವವನ್ನು ಬಳಸಬೇಕು. ಅಮೋನಿಯಂನಲ್ಲಿರುವ ಸಾರಜನಕ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀವು ಎಣಿಸಿದರೆ ಸೈನೈಡ್ ಆ ಅರ್ಥದಲ್ಲಿ ಗಮನಾರ್ಹ ಕೆಲಸವಾಗಿದೆ ಸೈನೈಡ್ ಮತ್ತು ಯೂರಿಯಾದಲ್ಲಿ ನೀವು ಅದೇ ಸಂಖ್ಯೆಯ ಸಾರಜನಕ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಕಾಣಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ರೀತಿಯ ಮರುಜೋಡಣೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇದು ಆ ಅರ್ಥದಲ್ಲಿ ಅದ್ಭುತ ಕೆಲಸವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅಮೋನಿಯಂ ಸೈನೈಡ್ ಅನ್ನು ಅಜೈವಿಕ ಮೂಲಗಳಿಂದ ತಯಾರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಜೈವಿಕ ಮೂಲಗಳಿಂದ ಇದ್ದೇವೆ ಯಾವುದೇ ಪ್ರಮುಖ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಬಳಸದೆ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಯುಕ್ತದ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದಲ್ಲಿ ಮೊದಲ ಪ್ರಗತಿಯಾಗಿದೆ, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನಾನು ನಿನ್ನೆ ಹೇಳಿದೆ ಅದು ಕಾರ್ಬೋಜೆನಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ನಂತರ ಸಹಜವಾಗಿ ಅನೇಕ ಒಟ್ಟು ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ಭಾಗಶಃ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆ ಮತ್ತು ಇತರ ಜೈವಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗಳು ಅಥವಾ ಜೀವಂತ ಮೂಲಗಳು ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲದ ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಮುಖ ಶಕ್ತಿ ಸಿದ್ಧಾಂತವು ಈಗ ಹೇರಳವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಹಿಂದೆ ಯೂರಿಯಾ ಜನರು ಮೂತ್ರದಿಂದ ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದರು ಮತ್ತು ಈಗ ಜನರು ಎರಡು ಕೆಲಸದಿಂದ ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಬಹುದು. ಪ್ರವರ್ತಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞ , ವೇಗವರ್ಧಕ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಗಿರುವ ಅಮೋನಿಯದ ಹೇಬರ್ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಅಮೋನಿಯಂ ಉಪ್ಪು ತುಂಬಾ ಉತ್ತಮವಾದ ಗೊಬ್ಬರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಹೊಲದಲ್ಲಿ ಸಾಕಷ್ಟು ಆಹ್ ಆಹಾರವನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಕ್ರಾಂತಿ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಮೋನಿಯಂ ಸೈನೈಡ್ ಯೂರಿಯಾ ಮೊದಲ ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ಕೆಲಸವಾಗಿದೆ ನಂತರ ಪ್ರಶ್ನೆ ಬರುತ್ತದೆ ಸರಿ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಮೊದಲು ಪ್ರಮುಖವಾಗಿತ್ತು ಜೀವಂತ ಮೂಲಗಳಿಲ್ಲದ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಈಗ ಸಾಹಿತ್ಯವನ್ನು ನೋಡಿ ಮತ್ತು ಎಷ್ಟು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ನಂಬಬಹುದೇ ಮತ್ತು 2001 ರ ಸಮೀಕ್ಷೆಯಲ್ಲಿ 16 ಮಿಲಿಯನ್ ಕಂಡುಬಂದಿದೆ, ಅದು ಸಹ ಹೊಂದುವಂತೆ ಮಾಡಲಾಗಿಲ್ಲ ಇನ್ನೂ ಎಷ್ಟು ಸಾಧ್ಯವೋ ಆಕಾಶವು ಒಟ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಮಿತಿಯಾಗಿದೆ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯಗಳ ಕೈಗಾರಿಕೆಗಳಿಂದ ಪ್ರತಿದಿನ ಹೊರಬರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕಾಶವು ಮಿತಿಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ಕರೆಯುವುದು ಉತ್ತಮ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅನೇಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಬರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅದರಿಂದ ನಮ್ಮ ಇಂದಿನ ವಿಷಯವು ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧ ಅಥವಾ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವಾಗಿದೆ ಎಂದರ್ಥ ಈಗ ಇಂಗಾಲ ಸಂಯುಕ್ತ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವು ಅತ್ಯಗತ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಯೂರಿಯಾ ಅಣುವನ್ನು ನೋಡಿ ಅದು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ conh ಎರಡು nh ಎರಡು ಅಥವಾ conh ಎರಡು ರಂಧ್ರ ಎರಡು ಅಲ್ಲಿ a ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕದ ನೇರ ಬಂಧ ಮತ್ತು ಜೀವವು ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವಾಗಿದೆ ಆದರೂ ಇದು ಪ್ರಮುಖ ಶಕ್ತಿ ಸಿದ್ಧಾಂತದಿಂದ ಬಂದಿತು ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಇಂಗಾಲದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವಾಗಿದೆ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಕಾರ್ಬೋಜೆನಿಕ್ ಪರಿಭಾಷೆಯು ಇಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಕ್ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲು ಹೆಚ್ಚು ಪರಿಪೂರ್ಣವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಿದೆ. ಜೀವದ ಮೂಲ ಯಾವುದು ಎಂದು ಕೆಲವು ವಿವಾದಗಳು ಮೀಥೇನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಥವಾ ಅಜೈವಿಕ ವಸ್ತುಗಳಾದ ಅಮೋನಿಯಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ನೀರಿನಂತಹ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಅಣುವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅನೇಕ ವಿವಾದಗಳಿವೆ ಆದರೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಅನಿಲಗಳು ಮಿಂಚಿನಂತೆ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಜನರು ನಂಬುತ್ತಾರೆ. ಕೆಲವು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಜಾತಿಗಳು ಪ್ರತಿಯಾಗಿ ಅಮೈನೋ ಆಸಿಡ್ ಫಾರ್ಮಾಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸೈನೈಡ್ ಪ್ಯೂರಿನ್ ಪಿರಿಮಿಡಿನ್‌ಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತವೆ , ಇದು ಜೀವನದ ನಿರ್ಮಾಣ ಘಟಕವಾಗಿದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಜೀವನದ ಮೂಲವು ಮತ್ತೆ ಈ ಇಂಗಾಲದ ಸಂಯುಕ್ತದಿಂದ ಬಂದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞರು ಕೆಲವು ಇತರ ಅನಿಲಗಳ ಜೊತೆಗೆ ಜೀವನದ ಪ್ರಾರಂಭ ಅಥವಾ ಮೂಲವನ್ನು ನಂಬುತ್ತಾರೆ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಮೀಥೇನ್‌ನಂತೆ ಸರಳವಾದ ಕಾರ್ಬೋಜೆನಸ್ ವಸ್ತುಗಳಿಂದ ನಾನು ಹೌದು ಟರ್ಡೀ ಹೇಳುವಂತೆ ಕೈಗಾರಿಕಾ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧಗಳ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆಯನ್ನು ಈಗ ನೀವು ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ತ್ರಿವರ್ಣವಾಗಿದೆ, ಪೈರೋಲ್ ಘಟಕದ ಶುದ್ಧ ಘಟಕದೊಂದಿಗೆ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವಿದೆ ಎಂದರೆ ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ವಸ್ತುವನ್ನು ನಿಖರವಾಗಿ ಸಂಗ್ರಹಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಉಳಿದ ಅರ್ಧ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಅಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಮೇಲಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕೆಳಗೆ ಇದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ರಚನಾತ್ಮಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವು ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿ ಪ್ರಮುಖ ಮತ್ತು ಪ್ರಮುಖವಾದ ಅನೇಕ ಉದ್ದೇಶಗಳಿಗಾಗಿ ಇಂಡಿಗೊ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಸಾವಯವ ಅಣು ಸ್ವಾತಂತ್ರ್ಯ ಹೋರಾಟಕ್ಕೆ ಹೇಗೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ, ಅದು ಹೇಗೆ ಬರುತ್ತಿದೆ ಸ್ವಾತಂತ್ರ್ಯ ಸಂಗ್ರಾಮದಲ್ಲಿ ಈ ಸಾವಯವ ಅಣುವು ಹೇಗೆ ಪಾತ್ರವನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಬ್ರಿಟಿಷರ ಕಾಲದಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ಸಿಗುವ ಸಾಹಿತ್ಯವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅದರಲ್ಲೂ ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಬಂಗಾಳದಲ್ಲಿ ಇಂಡಿಗೋ ನೆಡುವಿಕೆಯನ್ನು ಬಲವಂತವಾಗಿ ಮಾಡಿದರು ಬ್ರಿಟಿಷ್ ಜನರು ಏಕೆ ಯುರೋಪ್ನಲ್ಲಿ ನೀಲಿ ಬಣ್ಣವು ಬಹಳ ಜನಪ್ರಿಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇಂಡಿಗೋವನ್ನು ಬೆಳೆಸಲು ತೋಟಗಾರರು ಅದನ್ನು ತ್ಯಜಿಸಬೇಕಾಯಿತು ವಾರಸುದಾರರ ಆಹಾರ ಉತ್ಪಾದನೆಯನ್ನು ಅವರು ಇಂಡಿಗೋವನ್ನು ಬೆಳೆಸಲು ಒತ್ತಾಯಿಸುತ್ತಾರೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ರೈತರಿಗೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಅವರಿಗೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಹಣ ಸಿಗಲಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಇಂಡಿಗೋವನ್ನು ಬೆಳೆಸಲು ಒತ್ತಾಯಿಸಲಾಯಿತು ನಂತರ ನಾನು ತೋರಿಸಿದ ರಚನೆ ಯಾವುದು ಇಂಡಿಗೋ ಎಂದು ಪ್ರಶ್ನಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದು ಮೇಲಿರುತ್ತದೆ. ಬೆಂಜೊಪೈರೋಲ್ ಅನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನೂ ನಾವು ಇದನ್ನು ಇಂಡೋಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತೊಂದು ಬೆಂಜೊಪೈರಲ್ ಇಂಡೋಲ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಸರಳವಾದ ಅಣುವನ್ನು ಇಂಡಿಗೊ ಸಸ್ಯಗಳಿಂದ ಬೇರ್ಪಡಿಸುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಬೇರ್ಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆ ಸರಳ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಿಂದ ಜನರು ಇದನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ. ಜಗತ್ತು ಮತ್ತು ಅದೃಷ್ಟವಶಾತ್ ಯುಕೆಯಲ್ಲಿ ರಾಬಿನ್ ಅವರು ಮೊದಲು

ಇಂಡಿಗೋ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯ ವಿಧಾನವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿದರು ಮತ್ತು ಆ ಸಮಯದಿಂದ ನಿಧಾನವಾಗಿ ಇಂಡಿಗೋ ಕೃಷಿಯನ್ನು ನಿಲ್ಲಿಸಲಾಯಿತು ಮತ್ತು ಜನರು ಈಗ ಏನು ಬೇಕಾದರೂ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಆಹ್ ಬಲವಂತವಾಗಿ ಮಾಡುವ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ ಎಂದು ಒಂದು ವಿಷಯ ನನ್ನ ಮನಸ್ಸಿಗೆ ಬಂದಿತು ಏಕೆ ಇಂಡಿಗೋ ಬಿಳಿ ಬಟ್ಟೆಯನ್ನು ಪ್ರಕಾಶಮಾನವಾಗಿ ಮಾಡಲು ನೀಲಿ ಬಣ್ಣದ ವಿಷಯ ಅಗತ್ಯವಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ಹಳದಿ ಹಸಿರು ಕೆಂಪು ಏಕೆ ಅನೇಕ ಬಣ್ಣಗಳಿವೆ ಎಂದು ನನಗೆ ಖಾತ್ರಿಯಿದೆ ನೀವು ನೀಲಿ ಬಣ್ಣ ಏಕೆ ಎಂದು ಯೋಚಿಸುತ್ತೀರಿ ರಾಬಿನ್ ನೀಲಿ ಅಥವಾ ಇತ್ತೀಚಿನ ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ಜನರು ಅಲ್ಟ್ರಾಮರೀನ್ ಮತ್ತು ಸ್ಫಟಿಕ ನೇರಳೆ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ, ಬಿಳಿ ಬಟ್ಟೆಯನ್ನು ಪ್ರಕಾಶಮಾನವಾಗಿ ಪಡೆಯಲು ಈ ನೀಲಿ ಏಕೆ ಬೇಕು ಎಂದು ಯೋಚಿಸಿ ಮತ್ತು ಉತ್ತರವನ್ನು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಬಿಳಿ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ಇದು ವಿಬ್ಗ್ಯೊರ್ ವೈಲೆಟ್ ಇಂಡಿಗೊ ನೀಲಿ ಹಸಿರು ಸಂಯೋಜನೆಯಾಗಿದೆ ಹಳದಿ ಕಿತ್ತಳೆ ಕೆಂಪು ಮತ್ತು ನಾವು ಕೆಲವು ಬಿಳಿ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಬಹಿರಂಗವಾಗಿ ಇರಿಸಿದರೆ ಅಥವಾ ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯದವರೆಗೆ ನೀವು ಕೆಲವು ಧೂಳಿನ ಡಾರ್ಟ್ ಮತ್ತು ಇತರ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಬೆಳಕಿನ ನೇರಳಾತೀತ ಮತ್ತು ಗೋಚರಿಸುವ ಹಳದಿ ಕಲೆಯು ಬೆಳವಣಿಗೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಅಭಿವೃದ್ಧಿಯಾಗುತ್ತಿರುವ ತಳಿಯು ಈಗ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿದೆ ನಿಮಗೆ ಬೇಕಾದುದನ್ನು ಪ್ರಕಾಶಮಾನವಾಗಿ ಮಾಡಿ, ನಿಮಗೆ ಪೂರಕ ಬಣ್ಣ ಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣದ ಪೂರಕ ಬಣ್ಣ ಯಾವುದು ನೀಲಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀಲಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ರಾಬಿನ್ ನೀಲಿ ಅಥವಾ ಅಲ್ಟ್ರಾಮರೀನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಅದನ್ನು ಪ್ರಕಾಶಮಾನವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಆ ನೀಲಿ ಬಣ್ಣವಾಗಿದೆ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣದ ಪೂರಕ ಬಣ್ಣವು ಧೂಳಿನ ಡಾರ್ಟ್ ಆಗಿ ಬಿಳಿ ಬಟ್ಟೆಯನ್ನು ತಯಾರಿಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಯಾವುದೇ ವಸ್ತ್ರಗಳನ್ನು ಸ್ವಲ್ಪ ಹಳದಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ನಿಗ್ರಹಿಸಲು ಪೂರಕ ಬಣ್ಣ ತಂತ್ರಜ್ಞಾನವು ನೀಲಿ ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ನೀವು ಇಂಡಿಗೊದ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇಂಡಿಗೊ ಏಕೆ ಇತರ ವಿಷಯವಲ್ಲ ಎಂಬ ಎರಡನೇ ಪ್ರಶ್ನೆ ಬರುತ್ತದೆ, ಅದು ಬೆಂಜೊಪೈರೋಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನಿಂದ ಸಂಪರ್ಕಗೊಂಡಿರುವ ಮತ್ತೊಂದು ಬೆಂಜೊಪೈರೋಲ್ ಅನ್ನು ತಿರುಗಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ, ಅದು ನಿರ್ಬಂಧಿತ ತಿರುಗಿದ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಒಂದು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಮತ್ತೊಂದು ಅವಧಿಯ ಉಂಗುರದ ಮೂಲಕ ಮತ್ತೊಂದು ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರದ ಮೂಲಕ ಒಂದು ಉದ್ದವಾದ ಸಂಯೋಜಿತ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹರಿವು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ದೀರ್ಘ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹರಿವಿನಿಂದ ಸಂಯುಕ್ತವು ಬಣ್ಣವಾಗುತ್ತಿದೆ , ನೆಲದ ಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ಉತ್ಸುಕತೆಯ ನಡುವಿನ ಅಂತರವನ್ನು ನಾನು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಸಂಯೋಗದಿಂದ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಏನಾಗುತ್ತದೆ, ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೆಲದಿಂದ ಉತ್ಸುಕ ಮಟ್ಟಕ್ಕೆ ಕೊಂಡೊಯ್ಯಲು ನಿಮಗೆ ಕಡಿಮೆ ಶಕ್ತಿಯ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ, ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ಆವರ್ತನವು ಕಡಿಮೆಯಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ತರಂಗಾಂತರವು ಹೆಚ್ಚು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ತರಂಗಾಂತರವು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರಕಾಶಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಆಳವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಬಣ್ಣದ ವಿಷಯದ ಬಣ್ಣ ಮತ್ತು ತೀವ್ರತೆ ಹೀಗಿದೆ 200 ರಿಂದ 400 ನ್ಯಾನೋಮೀಟರ್ ನೇರಳಾತೀತ 400 ರಿಂದ 800 ನ್ಯಾನೋಮೀಟರ್ ಗೋಚರ ಶ್ರೇಣಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸಂಯೋಜಿತವಾಗಿದೆ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಸಂಯೋಜಿತ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈ ಉತ್ತಮ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಇಂಡಿಗೋ ಇದು ಬೆಂಜೊ ಪೈರೋಲ್ ಅಥವಾ ಇಂಡೋಲ್ ಮತ್ತೊಂದು ಬೆಂಜೊ ಪೈರೋಲ್ ಅಥವಾ ಇಂಡೋಲ್ ಅನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಜೋಡಿಸಿ ಅದನ್ನು ನೀಲಿ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ಉದ್ದವಾದ ವಸ್ತುವನ್ನಾಗಿ ಮಾಡಲು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇವೆ ನಿಲ್ ಚಳವಳಿಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಸಾಹಿತ್ಯ ಪ್ರಕಟವಾಯಿತು , ಅದರಲ್ಲೂ ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಬಂಗಾಳದಲ್ಲಿ ಜನರು ತಾವು ಬೆಳೆಯುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ಹೋರಾಡಿದಾಗ ಅವರು ಹೆಚ್ಚು ಆಹಾರವನ್ನು ಬೆಳೆಯಲು ಬಯಸಿದ್ದರು ಮತ್ತು ಅನೇಕ ಆಹ್ ಸಾಹಿತ್ಯಗಳು ಹೊರಬಂದವು ಮತ್ತು ಪ್ರಸಿದ್ಧ ಸಾಹಿತ್ಯದಲ್ಲಿ ಡಿನೋ ಬಂಧು ಮಿತ್ರಸ್ ನಿಲ್ ಎಂದು ಜನರು ಆಕ್ರೋಶ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಿದರು. ದರ್ಪಣವನ್ನು ಇಂಗ್ಲಿಷ್‌ನಲ್ಲಿಯೂ ಅನುವಾದಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಯುಗವು ಈಗ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ, ಏಕೆಂದರೆ ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞರು ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ಪರಿಹರಿಸಿದ್ದಾರೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈಗ ಉದ್ಯಮವು ಪಟ್ಟಣಗಳಲ್ಲಿ ಬೇಡಿಕೆಯನ್ನು ಮಾಡಲು ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ಬಣ್ಣ ಪದಾರ್ಥವೆಂದರೆ ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ ನಮ್ಮ ಸುತ್ತಲಿನ ಸಸ್ಯಗಳು ಹಸಿರು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ಏಕೆ ಕಾಣುತ್ತವೆ ಎಂಬುದು ಸರಳ ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿದೆ ಉತ್ತರವು ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್‌ನಿಂದ ಉತ್ತರವನ್ನು ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ ಇ ಆದರೆ ಯಾವ ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ ಎಲೆಗಳಿಗೆ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಕೆಲಸವನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ನ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ನಾಲ್ಕು ಪೈರೋಲ್ ಘಟಕಗಳನ್ನು ಕಾಣಬಹುದು ಎಂದು ನಾನು ಹಿಂದಿನ ದಿನ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ, ಕಳಪೆ ಪೈರೋಲ್ ಘಟಕವನ್ನು ತಯಾರಿಸುತ್ತದೆ ಕುಹರದ ಮತ್ತು ಕುಹರದೊಳಗೆ ಲೋಹದ ಅಯಾನನ್ನು ಕುಹರದ ಗಾತ್ರಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ನ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅಳವಡಿಸಿದಾಗ ಅದು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಆಗಿದ್ದು, ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧದೊಂದಿಗೆ ಎರಡು ಸಾರಜನಕ ಮತ್ತು ಸಮನ್ವಯ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧದಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ಎರಡು ಅದನ್ನು ಬಂಧಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಟೆಂಪ್ಲೇಟ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಪೈರೋಲ್ ಘಟಕಗಳಲ್ಲಿನ ಅನೇಕ ಇತರ ಪರ್ಯಾಯಗಳು ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಣ್ಣವನ್ನಾಗಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದು ಹಸಿರು ಬಣ್ಣ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ ಎಲೆಗಳನ್ನು ಸುಂದರವಾಗಿ ಅಥವಾ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ಮಾಡಲು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಮೂಲಗಳಿಂದ ಬೆಳಕನ್ನು ಹೀರಿಕೊಳ್ಳಲು ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀರು ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್‌ಗೆ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅಥವಾ ಸುಕ್ರೋಸ್ ಇತ್ಯಾದಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು 6 ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು 12 ನೀರು ಮತ್ತು ಫೋಟಾನ್‌ಗಳು ಸೌರ ಮೂಲಗಳಿಂದ ಬರುವ ಬೆಳಕನ್ನು ಸಿ ಆರು ಗಂ ಹನ್ನೆರಡು o ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಆರು ಅಂದರೆ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಫ್ರಕ್ಟೋಸ್ ಇತ್ಯಾದಿ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕ ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಆರು ನೀರಿನ ದ್ರವ ಹೆಚ್ಚು ಕಡಿಮೆ ಸಮತೋಲಿತ ಸಮೀಕರಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ನೀರಿನಿಂದ ಬೆಳಕಿನ ಶಕ್ತಿಯ ಸಹಾಯದಿಂದ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಮತ್ತು ನೀರು ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಮತ್ತೆ ಆಶ್ಚರ್ಯ ಪಡುತ್ತಿದ್ದ . ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್ ಉತ್ಪಾದಿಸಿ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಇದೆ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ನೀರಿದೆ ಬೆಳಕಿನ ಶಕ್ತಿಯಿದೆ ಉತ್ತರ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ ಇಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ ಆ ಪವಾಡವನ್ನು ಮಾಡಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಕಾರ್ಬೋಹೈಡ್ರೇಟ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರಲ್ಲಿರುವ ಬಯೋಕ್ಯಾಟಲಿಸ್ಟ್ ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ ಸಿಸ್ಟಮ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸೌಂದರ್ಯೀಕರಣಕ್ಕಾಗಿ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ರಾಸಾಯನಿಕ ರೂಪಾಂತರಕ್ಕೂ ಬಳಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮತ್ತೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಂಯುಕ್ತದ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಸಂಯುಕ್ತದ ಒಂದು ಭಾಗವಾಗಿದೆ, ನಾನು ಮೆಥಿಲಮೈನ್‌ನಂತೆ ಸರಳವಾದ ಸಂಯುಕ್ತದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದೆ, ನಾನು ಈಗ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕೆಲವು ಆಹ್ ಅಮೈನ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಸಾವಯವ ಅಮೈನ್ ಎಂದರೆ ಅದು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಅದು ಅಮೈನ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಎರಡನ್ನು ಬದಲಿಸಬೇಕು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಥವಾ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು r nh2 ನ ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತೊಂದು r ಗುಂಪಿನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಆಗ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಅದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಥವಾ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಅಮೈನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು rnh2 ಆಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ

ಎರಡು ಪರ್ಯಾಯಗಳಿಂದ ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಳೆದುಹೋಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ದ್ವಿತೀಯ ಅಮೈನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಅಂತೆಯೇ ಮೂರನೇ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು ಅಲ್ಲಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಷ್ಟದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರವೇಶಿಸುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ತೃತೀಯ ಅಮೈನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಸೆಕೆಂಡರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ತೃತೀಯ ಮದ್ಯದಂತಹ ಅಮೈನ್‌ಗಳನ್ನು ಮತ್ತೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಮೈನ್ ಸೆಕೆಂಡರಿ ಅಮೈನ್ ಮತ್ತು ತೃತೀಯ ಅಮೈನ್ ಎಂದು ವರ್ಗೀಕರಿಸಬಹುದು ನಾನು ಕಾರ್ಬನ್ ಬಗ್ಗೆ ಹೇಳಿದೆ ಸಾರಜನಕ ಏಕ ಬಂಧ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕ ಟ್ರಿಪಲ್ ಬಂಧಿತ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ದ್ವಿತೀಯ ಮತ್ತು ತೃತೀಯ ಎಂದು ಮೂರು ವಿಧದ ಅಮೈನ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರ್ ಗುಂಪು ಅಗತ್ಯವಾಗಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ಅದು ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಅದು ಆರಿಲ್ ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ನಾಮಕರಣ ಸರಳ ಅಲಿಫಾ ಎಂಬ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರಿಗಾಗಿ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಇರುವ ಬದಲಿಗಳನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಮೈನ್ ದ್ವಿತೀಯ ಅಮೈನ್ ಅಥವಾ ತೃತೀಯ ಅಮೈನ್ ಎಂದು ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಟಿಕ್ ಅಮೈನ್ ಸಾರಜನಕದ ಮೇಲೆ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಎಣಿಕೆ ಮಾಡೋಣ ಮತ್ತು ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ ಅಮೈನ್ ಎಂಬ ಪದವನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಿ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳಿವೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನಂತರ ನೀವು ಡೈ ಅಥವಾ ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯಗಳನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಅದು ಪ್ರಾರಂಭದಲ್ಲಿ ಅಮೈನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮೂರು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿವೆ ನಂತರ ನಾಲ್ಕು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ ನಂತರ ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಟೆಟ್ರಾ ಎಂದು ನಾನು ಕೇಳಿದರೆ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಹೆಸರನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಆದರೆ ch ಮೂರು ch ಎರಡು nh ch3 ಅಂದರೆ ಸಾರಜನಕದೊಂದಿಗೆ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಒಂದು ಈಥೈಲ್ ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಗುಂಪುಗಳು ಇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದನ್ನು ಕರೆಯಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಮತ್ತೆ ಸಾರಜನಕ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಒಂದೇ ಒಂದು ಬದಲಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿರಬಾರದು, ಅಂದರೆ ದ್ವಿತೀಯಕ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಜನರು ಇದನ್ನು ಈಥೈಲ್ ಮೀಥೈಲ್ ಅಮೈನ್ ಅಷ್ಟು ಒಳ್ಳೆಯದಲ್ಲ ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇ ವರ್ಣಮಾಲೆಯಲ್ಲಿ ಮೊದಲು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಬರುತ್ತದೆ ಅದು ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಬಲಭಾಗವಾಗಿದೆ. ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಒಟ್ಟಾರೆಯಾಗಿ ಇದು ಅಮೈನ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ಬದಲಿಯು ಸಾರಜನಕದ ಮೇಲೆ ಅಥವಾ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಇದೆಯೇ ಎಂದು ಹೇಳುವುದಿಲ್ಲ , ಬದಲಿಯು ಸಾರಜನಕದ ಮೇಲೆ ಇದ್ದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಅದನ್ನು ಉತ್ತಮ n-ಮೀಥೈಲ್ ಎಥನೋಅಮೈನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಬೇಕು ಮೀಥೈಲ್ ಈಥರ್ ನಾಮಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಥೈಲ್ ಎಂದರೆ ch 3 ch2 nh2 ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಮೀಥೈಲ್‌ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ n ಮೀಥೈಲ್ ಎಥನಾಮೈನ್ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಉತ್ತಮ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಅಥವಾ ಉತ್ತಮ ಹೆಸರಾಗಿದೆ ಅದೇ ರೀತಿ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಮೂರು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದಾಗ ಅಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಇಂಗಾಲದ ಅರ್ಥವಿಲ್ಲ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಜನರು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಟ್ರೈ ಮೀಥೈಲ್ ಅಮೈನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ, ಅದು ಸರಿ, ಆದರೆ ಮತ್ತೆ ನೀವು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಇರುವಲ್ಲಿ ಅದು ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಅಥವಾ ಸಾರಜನಕದ ಮೇಲೆ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳಿದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಮೆಥನಾಮೈನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಮೆಥನಾಲ್ ಈಗ h2 ನಲ್ಲಿ ch3 ಎಂದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ nh2 ನೊಂದಿಗೆ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಡೈಮಿಥೈಲ್ ಮೆಥನೋಮೈನ್‌ನಲ್ಲಿ n ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮುಂದಿನ ಸಾಲನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಓದಿದರೆ ನೀವು ಅಮೈನ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಿಂತ ಮೊದಲು ಮೊನೊ ಡೈ ಸಿಸ್ಟಂ ಅನ್ನು ನೀವು ಹಾಕಬೇಕಾದ ಪೂರ್ವಪ್ರತ್ಯಯವು ವ್ಯವಸ್ಥಿತ ಹೆಸರು ಉದ್ಭವಾದ ಆಲ್ಕೀನ್ ಹೆಸರಿನಿಂದ ಬಂದಿದೆ, ಇದು upsc ಜರ್ನಲ್ ನಿಯಮವು ಉದ್ಭವಾದ ಸರಪಣಿಯಾಗಿದೆ, ಇದು ಅಂತಿಮ ಇ ಅನ್ನು ಬಿಡುವ ಮೂಲಕ ಅದನ್ನು ಪ್ರಸ್ತುತಪಡಿಸುವ ಹೆಸರನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುತ್ತದೆ ಅದು ಅಮೈನ್ಸ್ ಇ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ಎಂಬ ಪ್ರತ್ಯಯವನ್ನು ಸೇರಿಸುವ ಮೂಲಕ ಸಣ್ಣ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೇಗೆ ಇಟಾಲಿಕ್ ಮಾಡಿದ ಲೊಕಾಂಟ್ ಬಳಸಿ ತೋರಿಸಿರುವಂತೆ ಗೊತ್ತುಪಡಿಸುವುದು ನೈಟ್ರೋಜನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಟಾಲಿಕ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ n ಅನ್ನು ಇಟಾಲಿಕ್ಸ್ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಬರೆಯುವುದು ಉತ್ತಮ . ಇದು n-in dimethyl methanomine

ಆದ್ದರಿಂದ ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕದಿಂದ ಅಥವಾ ಯಾವುದೇ ಸಾಹಿತ್ಯದಿಂದ ಇಂತಹ ಅನೇಕ ಉದಾಹರಣೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಅಭ್ಯಾಸ ಮಾಡಿ ನಾವು ಅಲ್ಕೈಲಮೈನ್‌ನಿಂದ ಆರಿಲ್ ಅಮೈನ್‌ನಲ್ಲಿ ಆರಿಲ್ ಅಮೈನ್‌ಗೆ ಒಂದು ಹೆಜ್ಜೆ ಮುಂದಿಟ್ಟರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಸರಿ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಅಮೈನ್‌ಗಳು ನಿನ್ನೆ ಇವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಅನಿಲೀನ್ ಮತ್ತು ಅದರ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಮತ್ತು ವಿಭಿನ್ನ ರಚನೆಗಳ ವಿಭಿನ್ನ ರೂಪಕ್ಕೆ ಅದರ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಹೇಳಿದರು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಅಮೈನ್‌ಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅನಿಲೀನ್ ಅನಿಲೀನ್‌ನ ಉತ್ಪನ್ನಗಳೆಂದು ಹೆಸರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನೈಟ್ರೊಬೆಂಜೀನ್ ಕಡಿತದ ಮೇಲೆ ಅನಿಲೈನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಅನಿಲೈನ್ ಅನ್ನು ಬೆಂಜೀನ್ ಅಮೈನ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಅಮೈನ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಅಮೈನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಬೇಕು.
ಆದ್ದರಿಂದ ಇ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಅನಿಲಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಬೆಂಜೀನ್ ಅಮೈನ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಲಾಗಿದೆ , ಒಂದು ವೇಳೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಮೀಥೈಲ್‌ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ನಾನು ಏನು ಮಾಡಬೇಕು ಮಿಥೈಲ್ ಅನಿಲೀನ್‌ನಲ್ಲಿನ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಐಯುಪಾಕ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯ ಪ್ರಕಾರ ಉತ್ತಮ ಪದವು n-ಮೀಥೈಲ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಅಮೈನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಬೆಂಜೈಲಮೈನ್ ಸಾರಜನಕ ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಜೊತೆಗೆ ಅನಿಲೀನ್ ಅನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಅನನ್ಯ ಸಾಮಾನ್ಯ ಹೆಸರುಗಳಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸುವ ಮೂಲ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಾಗಿದೆ. ch3 ನಂತರ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ra ch3 ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಜನರು ಇದನ್ನು ಪ್ಯಾರಾ ಟೊಲುಯೆನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಟೊಲುಯೆನ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಅಮೈನ್ ಗುಂಪು ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪ್ಯಾರಾ ಟೋಲ್ಯೂನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಬೇಕು ಇವು ಕ್ಷುಲ್ಲಕವಾಗಿವೆ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಆದರೆ ಬಹಳ ಜನಪ್ರಿಯವಾದ ನಾಮಪದ r ಒಂದು ಮೆಥಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪು och3 ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದನ್ನು ಪ್ಯಾರಾ ಅನಿಸಿಡಿನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸಲು ಇವುಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಕಠಿಣವಾದ iupsa ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ತುಂಬಾ ಸಾಮಾನ್ಯ ಮತ್ತು ಕ್ಷುಲ್ಲಕ ಮತ್ತು ಸಹಾಯಕವಾದ ಆಹ್ ಪದಗಳನ್ನು ಪ್ಯಾರಾಟೊಲುಡಿನ್ ಪ್ಯಾರಾನಿಸಿಡಿನ್ ನಂತಹ ಇನ್ನೂ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅಮೈನ್‌ಗಳು ಅಲಿಫ್ಯಾಟಿಕ್ ಮತ್ತು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್‌ಗೆ ಮಾತ್ರ ಸೀಮಿತವಾಗಿಲ್ಲ , ನಾನು ಕ್ಲೋರೊಫಿಲ್ ರಚನೆಯ ರಚನೆಯನ್ನು ತೋರಿಸಿದಂತೆ ಅಮೈನ್ ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯ ಭಾಗವಾಗಿರಬಹುದು ಇಂಡಿಗೋದಲ್ಲಿ ಬೆಂಜೊಪೈರೋಲ್ ಅಥವಾ ಸರಳವಾದ ಪಾಲಿಪೆರಾಲ್ ಘಟಕಗಳು ಹಾಗೆಯೇ ಹೆಟೆರೊಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಅಮೈನ್ ಅಲ್ಲಿ ಹೆಟೆರೊಟಾಮ್ ಸೈಕ್ಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತದ ಒಂದು ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಕೆಲವು ಸರಳ ಉದಾಹರಣೆಗಳೆಂದರೆ ಪಿರಿಡಿನ್ ಪೈರೋಲ್ ಪಿಪಿರಿಡಿನ್ ಮತ್ತು ಪೈರೋಲಿಡಿನ್ ಪಿರಿಡಿನ್ ಮತ್ತು ಪೈಪಿರಿಡಿನ್ ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧ ಯಾವುದು . ಆರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಂದ ಮೂರು ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ಗಳನ್ನು

ತೆಗೆದುಹಾಕಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪೈರಿಡಿನ್‌ಗೆ ಪೈಪ್‌ಲೈನ್ ಮಾಡಲು ಬಯಸಿದರೆ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಂದು ಉತ್ತಮವಾದ ತಂತ್ರವನ್ನು ಡಿಹೈಡ್ರೋಜಿನೇಟ್ ಮಾಡಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಡಿಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣಕ್ಕೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಸಲ್ಫರ್ ಸೆಲೆನಿಯಮ್ ತಾಪನ ಅಥವಾ ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಇದ್ದಿಲು ಬಿಸಿ ಮಾಡುವುದು ಒಳ್ಳೆಯದು. ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ಸಾಕಷ್ಟು ಸಾಕು ಮತ್ತು ಪಲ್ಲಾಡಿಯಮ್ ಇದ್ದಿಲು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಹೀರಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಇದು ವೇಗವರ್ಧನೆಗೆ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕಡಿತ ವಿದ್ಯಮಾನಗಳು ಪೈಪೆರಿಡಿನ್‌ಗೆ ಪಿರಿಡಿನ್ ಅನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಯಾಗಿ ಇದು ರೆಡಾಕ್ಸ್ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅಂತೆಯೇ ಪೈರೋಲ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಸಂಯೋಜಿತ ಬ್ಯುಟಾಡಿನ್ ವ್ಯವಸ್ಥೆ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಅಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಟಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿದಾಗ hat p ಪಾತ್ರವು nhch ಡಬಲ್ 1 c h ಸಿಂಗಲ್ ಬಾಂಡ್ chw 1 ch ನಂತರ nh ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ ನೀವು ಪೈರೋಲಿಮಾಯ್ಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇರಬೇಕು ನೀವು ಅದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಪೈರೋಲಿಡಿನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅಂದರೆ ಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಿಸಿದ ಪೈರೋಲ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಪೈರೋಲಿಟೈನ್ ಮತ್ತೆ ಡಿಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣದಲ್ಲಿ ನಂತರ ಇದೇ ಮಾರ್ಗವು ಪೈರೋಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಈಗ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅಮೈನ್‌ಗಳ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಯಾವುವು ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅಮೈನ್‌ಗಳು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದನ್ನು ಬಣ್ಣ ಮಾಡಲು ಮತ್ತು ಇತರ ಆಹ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ರೂಪಾಂತರವನ್ನು ಮಾಡಲು ಡೈ ಮಾಡಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ಸಹ ನೀವು ಅಮೈನ್‌ಗಳು ಮಧ್ಯಮ ಧ್ರುವೀಯವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ rn h2 ಗುಂಪು nh2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿದೆ r ಮಾತ್ರ ಮುಖ್ಯವಾಗಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಅಥವಾ ಆರಿಲ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮಧ್ಯಮ ಧ್ರುವೀಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸಾರಜನಕವು ಬಂಧವಿಲ್ಲದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ನೈಟ್ರೋಜನ್‌ಗಳ ನಡುವೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಎಳೆಯುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಸಾರಜನಕದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜಿಟಿವಿಟಿಯಿಂದಾಗಿ ಈ ರೀತಿಯ ವಿದ್ಯಮಾನವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಮೈನ್‌ನಿಂದ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಡಿ ಸೆಕೆಂಡರಿ ಅಮೈನ್ ಅಂದರೆ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಅಥವಾ ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಅಂದರೆ n h ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದು ಎಂದರೆ ಅವು ಮತ್ತೊಂದು ಕುತೂಹಲಕಾರಿ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯದಲ್ಲಿ ಪಾಲ್ಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಅಂದರೆ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಮುಖ್ಯವಾಗಿ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಸಾರಜನಕ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ . ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಭಾಗವಹಿಸುವುದು ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿದ್ದರೂ ತುಂಬಾ ಸೌಮ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಫ್ಲೋರಿನ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಭಾಗವಹಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾರಜನಕವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಮತ್ತು ದಾನಿಯು ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದ್ದಾಗ ಆ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಒಪ್ಪಿಕೊಳ್ಳಬೇಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನು ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ನೀವು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದ ನೀರನ್ನು ಕುದಿಸಿದಾಗ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ, ನಂತರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಆಣ್ವಿಕವಾಗಿ ಬಂಧಿತವಾಗಿರುವ nh ವಸ್ತುವು ಒಂದು ಇಂಟ್ರಾ ಮಾಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಮತ್ತೊಂದು ಇಂಟರ್ ಆಣ್ವಿಕವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಟರ್ ಆಣ್ವಿಕದಿಂದಾಗಿ ಒಂದು ಅನಿಲೀನ್ ಅಣುವು ಹೇಳುವ ನೀರಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಳ್ಳುವುದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಅಣುಗಳು ಅದರ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಸಂಯೋಜನೆಯು ಹೆಚ್ಚು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ, ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವು ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಅಜೈವಿಕ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಕ್ಕೆ ಬಹಳ ಸಾಮಾನ್ಯವಾದ ಪ್ರಶ್ನೆಯೆಂದರೆ, ಸಾಮಾನ್ಯ ಸ್ಥಿತಿಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸಲ್ಫೈಡ್ ಅನಿಲವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನೀರು ದ್ರವವಾಗಿದೆ ಉತ್ತರ ಇದು ಈ ಸಂಯೋಜನೆಯು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಸುಲಭವಾಗಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು h ಎರಡು ಗಳು ಸಹಾಯ ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ಆ ರೀತಿಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವು ಒಂದೇ ಅಣುವಿನೊಂದಿಗಿನ ಅಂತರ್ ಅಣುವಿನ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧದ ಸಂದರ್ಭವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇಂಟ್ರಾ ಆಣ್ವಿಕವು ನಂತರ ಬರುವ ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರಕಾರದ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಡೇಟಾವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ತೃತೀಯ ಎಂದರೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಕುದಿಯುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ದ್ವಿತೀಯಕ ಆದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಅಮೈನ್‌ಗಳು ನೀರಿಗೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಥವಾ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಕಡಿಮೆ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ಹೇಗೆ ಈ ಟೇಬಲ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿ ಮೀಥೈಲ್ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಾಂಡ್ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸಿಲಾಮೈನ್ ಇಲ್ಲ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವಿದೆ ಆದರೆ ಬೆಂಜೀನ್ ಬದಲಿಗೆ ಮಧ್ಯದ ಉಂಗುರವು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್ ಮತ್ತು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸಾನಾಲ್ ಇಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಮ್ಲಜನಕ ಬಂಧಗಳು ಇವೆ ಅವುಗಳ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು ತುಂಬಾ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ನಾನು s 98 ಶೀರ್ಷಿಕೆ ಇಲ್ಲ ಮತ್ತು ಲಭ್ಯವಿರುವುದು 161.5 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಏಕೆ ಈ ವ್ಯತ್ಯಾಸ ಮತ್ತು ನೀರಿನ ಕರಗುವಿಕೆ ಹಾಗೆ ಕರಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕರಗುವಿಕೆಯ ಸಾಮಾನ್ಯ ನಿಯಮವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮಿಥೈಲ್ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೊಂದಿರುವ ಮಿಥೈಲ್ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಅದು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಸಾವಯವ ದ್ರಾವಕಗಳನ್ನು ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕರಗದ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸಾನಾಲ್ ಆದರೆ ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣು ಅಥವಾ ಆಲ್ಕೋಹಾಲಿಕ್ ಗುಂಪು ಇದೆ, ಇದು ಧ್ರುವೀಯ ಗುಂಪು ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಭಾಗವಹಿಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಮೀಥೈಲ್ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್ ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಕರಗುವಿಕೆಯು 3.6 ಗ್ರಾಂ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ. ಪ್ರತಿ 100 ಮಿಲಿಲೀಟರ್‌ಗೆ ಗ್ರಾಂ ಆದರೆ ಅನಿಲೀನ್ ಅಥವಾ ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೇನ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸ್ವಲ್ಪ ಕರಗುತ್ತದೆ, ಅದೇ ಕಾರಣವೆಂದರೆ ಅದು ಕರಗಲು ಸಹಾಯ ಮಾಡುವ ಅಂತರ್ ಆಣ್ವಿಕ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಸೈಕ್ಲೋಹೆಕ್ಸೆಲ್ ಅಮೈನ್ ಮೇಲೆ ಕೆಲವು ಧ್ರುವೀಯ ಪಾತ್ರಗಳು ಬರುತ್ತಿವೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಾಂಡ್ ಅಮೈನ್ಸ್ ವರ್ಸಸ್ ಅಮೈಡ್ ಅನ್ನು ನಾವು ಈಗ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಅಮೈಡ್‌ಗಳು ಅಮೈನ್‌ಗಿಂತ ಕಡಿಮೆಯಿದ್ದರೂ ಅವುಗಳ ಸ್ಟ ರಚನಾತ್ಮಕ ಸೂತ್ರಗಳೆರಡೂ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾರಜನಕದ ಮೇಲೆ ಅನಿಯಂತ್ರಿತ ಜೋಡಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಕಾಣಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಈ ಅಮೈನ್ rnh2 ಅಮೈಡ್ ಆರ್‌ಕೋ ಮತ್ತು h2 ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಲೋನ್ ಜೋಡಿಗಳು ಸಂಯೋಜಿತ ಆಮ್ಲದ pka ಅನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತವೆ, ಇದು ಯಾವುದು ಹೆಚ್ಚು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸಲು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಅಂಶವಾಗಿದೆ. ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯ ಅಥವಾ ಅಮೈಡ್ ಶೂನ್ಯ ಎಂದು ಕಂಡುಬಂದರೆ ಅಥವಾ ಅಮೈನ್ ಸುಮಾರು 10 ಕ್ಕೆ ಬದ್ಧವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಅದು ಕ್ಷಾರೀಯ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ r ಆಲ್ಕೈಲ್ ಆಗಿರುವಾಗ ಮಿಥೈಲಮೈನ್ ಅಥವಾ ಎಥಿಲಾಮೈನ್ ಎಂದು ಹೇಳಿ ಸಂಯೋಜಿತ ಆಮ್ಲದ ಈ pka ಏಕೆ 10 ಕ್ಕೆ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ಎಂಬ ಉತ್ತರ ಅಮೈಡ್‌ನ ತಳದ ಶಕ್ತಿಯು nh2 ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೂ ಅದು nh2 ಗುಂಪನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ nh2 ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಮೂಲಕ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಅಮೈಡ್ ಕಾರ್ಬಮೈಡ್ ಬೀಟಾ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರಿಂದಾಗಿ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಲೋನ್ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮಾಡಲು ಅಮೈಡ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಜೋಡಿ ಬರುತ್ತಿದೆ

ಮತ್ತು ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಏಕ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅಥವಾ ಅನುರಣನದ ಡಿಲೋಕಲೈಸೇಶನ್ ಆರಿಲ್ ಅಮೈನ್‌ನಂತೆ ಅನುರಣನ ಮತ್ತು ಅನುಗಮನದ ಪ್ರಭಾವದಿಂದ ಅಮೈಡ್‌ಗಳ ತಳದ ಶಕ್ತಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ಉತ್ತರವು ತುಂಬಾ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ವಿವರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಡಕ್ಟಿವ್ ಎಫೆಕ್ಟ್ ಎಂದರೆ ಆರ್ ಗುಂಪು ಇದ್ದಾಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ತಳ್ಳುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ಅನುರಣನ ಪರಿಣಾಮವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಲೋನ್ ಜೋಡಿಯು ಅಮೈಡ್‌ನಲ್ಲಿಲ್ಲ ಎಂದು ಈಗ ಅದು ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧದ ಸಹಾಯದಿಂದ ಡಿಲೋಕಲೈಸೇಶನ್ ಮೂಲಕ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಾರಜನಕ ಏಕ ಬಂಧವು ದ್ವಿಗುಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿಂಗಲ್ ಆಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಡಿಕೆ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕವು ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಉಳಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈಡ್ಸ್‌ಗಳು ಹೆಚ್ಚು ದುರ್ಬಲವಾದ ಹಂತ ಅಥವಾ ಅಮೈನ್ ಹಾಫ್ಮನ್ ಮರುಜೋಡಣೆಗಿಂತ ಇದು ನೀವು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಅಮೈಡ್ ಮತ್ತು ಅಮೈನ್ ಎಂದು ಹೇಳಿದಾಗ ಒಂದು ಪ್ರಶ್ನೆ ಬರುತ್ತದೆ ನೀವು ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಮಿಟೆ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ನೀವು ಅಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಅಮೈನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದೇ ಜನರು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರು ಮತ್ತು ಹಲವು ವಿಧಾನಗಳಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಅಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೈಡ್ರೊಲೈಜ್ ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಎಸಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಡಿ ಅಮೋನಿಯಂ ಉಪ್ಪನ್ನು ತಯಾರಿಸಿ ನೀವು ಆಸಿಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನಿಂದ ಅಮೈಡ್ ಪಡೆಯುವ ವಸ್ತುವನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯಬಹುದು ಅದು ಅಮೈಡ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಬಂಧವನ್ನು ಹೇಗೆ ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ಆರ್ ಮತ್ತು ಎನ್ ಅನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಜೋಡಿಸಬಹುದು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅನ್ವೇಷಕರಿಂದ ಬಹಳ ಪ್ರಸಿದ್ಧವಾಗಿದೆ ಹಾಫ್‌ಮನ್ ಮರುಜೋಡಣೆಯು ಬಹಳ ಜನಪ್ರಿಯವಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಮೈಡ್ಸ್‌ನಿಂದ ಅಮೈನ್‌ಗಳು ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ನಷ್ಟದಿಂದ ಅಮೈನ್‌ಗಳಾಗಿ ಮಾರ್ಪಡುತ್ತವೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆಂದರೆ ಮಧ್ಯದ ಕೋ ಅನ್ನು r ಮತ್ತು nh ಎರಡರ ನಡುವೆ x ಎರಡು ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಸಹಾಯದಿಂದ ತೆಗೆದುಹಾಕಬೇಕು x ಎರಡು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಆದರೆ ಇತರ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ಗಳು ಮಾಡಬಹುದು ಆದರೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಉತ್ತಮ ಫಲಿತಾಂಶವನ್ನು ನೀಡುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಅದು rnh2 ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಸಹಾಯದಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಮಧ್ಯಮ ಕಾರ್ಬನ್ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಸೋಡಿಯಂ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸುವ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅಥವಾ ಕ್ಲೋರಿನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನೈಜ ಅಂಶವನ್ನು ಹಾಫ್ಮನ್ ಮರುಜೋಡಣೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಅಮೈಡ್ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ, ಅದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಮೈನ್ ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ d ಎರಡನೇ ಡಿಗ್ರಿಯಿಂದ ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಅಥವಾ ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿಯಿಂದ ಯಾವುದೇ ಮಾಲಿನ್ಯವಿಲ್ಲದೆ, ನನ್ನ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಮೈಡ್ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಯಾವುದೇ ಪರಿವರ್ತನೆ ಅಥವಾ ಮಾಧ್ಯಮಿಕ ಅಥವಾ ತೃತೀಯಕ್ಕೆ ಬದಲಾಯಿಸುವ ಅಥವಾ ಮರುಹೊಂದಿಸುವ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ನೀಡುವುದಿಲ್ಲ, ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಇಂಗಾಲದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಬಹುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಹೋಮೋಲೋಗಸ್ ಸರಣಿಯನ್ನು ಹೇಗೆ ಮಾಡಬೇಕೆಂದು ನಾವು ಬಯಸಿದಲ್ಲಿ rnh2 ಎಂದು ಹೇಳಲು ನಾವು ಕೆಲವು ಕೋ ಅನ್ನು ಹಾಕಬೇಕು ಎಂದು ಹೇಳುವುದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೆಂದರೆ ಅದು ಕೋ ಜೊತೆಗೆ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಕೋ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡುವುದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಸರಳವಾದ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಅಸಿಟೋನ್ ಗೆ ಅನಿಲೀನ್ ನೀವು ಅನಿಲೈನ್ ಅನ್ನು ಬೇಸ್ ಸಹಾಯದಿಂದ n ಗೆ ಹೇಗೆ ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ch 3 c o ಗ್ರೂಪ್‌ನೊಂದಿಗೆ h 3 ಸಾಮಾಜಿಕವಾಗಿ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಳ sn 2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು n hcoch 3 ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಸಿಟೋನ್ ಗ್ಲೈಡ್‌ಗೆ ಅನಿಲೈನ್ ಅಮೈಡ್‌ನಿಂದ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು, ಅದನ್ನು ಅಮೈನ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಪ್ರಕಾರವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ, ಅಮೈನ್‌ನ ಅತ್ಯಂತ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಡೆಲಮೈನ್ ಎಂಬುದು ಆರಿಲಮೈನ್ ಅನ್ನು ಡಯಾಜೊ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸೊನ್ನೆಯಿಂದ ಐದು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಸೋಡಿಯಂ ನೈಟ್ರೈಟ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಆರಿಲ್ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಆರಿಲ್ ಡಿಗೋನಿಯಮ್ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆರಿಲ್ ಡೈಗೋನಿಯಮ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಕುಪ್ರಸ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ii ನೊಂದಿಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೇಳಿದೆ ಸಿ ಎಕ್ಸ್ ಮತ್ತು ಹೆಚ್‌ಎಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ಸ್ಯಾಂಡ್ ಮೈಜರ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ನೀರಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ವಲ್ಪಮಟ್ಟಿಗೆ ಕಪ್ರಸ್ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅಥವಾ ಕ್ಯುಪ್ರಿಕ್ ಐಯಾನ್ ಮಾಡಿದರೆ ನಿಮಗೆ ಫಿನಾಲ್ ಕ್ಯೂಪ್ರಸ್ ಹಾಲೈಡ್ ಸಿಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಆರಿಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅಯೋಡಿನ್ ಇತ್ಯಾದಿ ಕ್ಯೂ ಪ್ಲಸ್ ಸೈನೈಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು c nki ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳು ಅಯೋಡೈಡ್ ಆಗುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ತರಂಗದ ಅರಿಲಮೈನ್‌ನಿಂದ ಡಿಜಿಯಮ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಫ್ಲೋರೋಬೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಡಿಜಿಯಮ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಟ್ರೀಟ್ ಮಾಡಲು ಡಿಜಿಟೈಸ್ ಮಾಡಲಾದ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆ ಅಥವಾ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಫ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವುದು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟ, ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ರಂಜಕ ಆಮ್ಲ h3 po2 ಜೊತೆಗೆ ಗಾಳಿ ಎಫ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೇಗೆ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಎಂದು ಕೇಳಲಾಗುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರಶ್ನೆಯಾದ ಸರಳವಾದ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಿರಿ. er ಹೈಪೋಫಾಸ್ಫರಸ್ ಆಸಿಡ್ h3po2 ಇದು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಅರ್ಹ್ ನೀಡಲು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಆರಿಲ್ ಕರ್ಣೀಯ ಉಪ್ಪನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಬದಲಿ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಕೆಲವು ಸಾಮಾನ್ಯ ತಂತ್ರಗಳಾಗಿವೆ, ಇದು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಫೀನಾಲಿಕ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ನೈಟ್ರೈಲ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇತ್ಯಾದಿಗಳು ಸಹಜವಾಗಿ ಕೆಲವು ಜೈವಿಕ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಪ್ರತಿ ಬಾರಿಯೂ ನೋಡಬೇಕು, ನಾವು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ, ಜೈವಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿನ ದೈನಂದಿನ ಜೀವನದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆ ಏನು ಎಂದು ಯಾರಾದರೂ ನಿಮ್ಮನ್ನು ಕೇಳಿದರೆ ಅರೋ ಎಂದರೆ ಮುಖ್ಯ ಅಥವಾ ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಅಮೈನ್‌ಗಳು ಜೈವಿಕ ಕ್ಷೇತ್ರದಲ್ಲಿ ಮುಖ್ಯವಾದ ಉತ್ತರವು ಹಲವು. ಅನೇಕ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಬೆಳಿಗ್ಗೆಯಿಂದ ಸಂಜೆಯವರೆಗೆ ಎಷ್ಟು ಆಹ್ ಆರಿಲ್ ಅಮೈನ್ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ಯೋಚಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಒಂದು ಸರಳ ಉತ್ತರ ಎರಡು ಫಿನೈಲ್ ಈಥೈಲ್ ಅಮೈನ್ ಎಂದು ನೀವು ಬದಲಿಯಾಗಿ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ h ಎರಡು c h ಎರಡು nh ಎರಡು ಇದನ್ನು ಒಂದು ಎಂದು ಕರೆಯಬೇಕು ಸ್ಥಾನವು ಸಾರಜನಕದ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿದೆ ಎರಡು ಸ್ಥಾನವು ಮುಂದಿನ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಫಿನೈಲ್ ಈಥೈಲ್ ಅಮೈನ್ ಬಹಳ ಇಂಪೋರ್ ಆಗಿದೆ ಟಂಟ್ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಫಿನೈಲೆಥೈಲಮೈನ್ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಮತ್ತು ಸಹಜವಾಗಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ನಿಂದ ಒಂದು ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಬದಲಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೀಥೈಲ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ನೀವು ತುಂಬಾ ಎಚ್ಚರಿಕೆಯಿಂದ ಮೀಥೈಲ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಫಾ ಬಾಂಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುವ ಮುರಿದ ಬಂಧದೊಂದಿಗೆ ನೋಡುತ್ತೀರಿ. ಸಮತಲ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಒಂದು ದಪ್ಪ ಬಂಧವಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಬೀಟಾ ಬಂಧವು ಸಮತಲದ

ಮೇಲಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇತರ ಎರಡು ಬಂಧಗಳು ಸಮತಲ ಬಂಧಗಳಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಎಸ್ಪಿ ಮೂರು ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ನಲ್ಲಿ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಾನ್ ಎರಡು ಒಂದು ಎಂದು ನೋಡುತ್ತದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಕೆಳಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಸಮತಲ ಬಂಧಗಳಲ್ಲಿ ಸಮತಲದ ಮೇಲೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ರೇಖೆಗಳಲ್ಲಿ ದಪ್ಪ ರೇಖೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ಸಮತಲದ ಕೆಳಗೆ ಮುರಿದ ರೇಖೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಬರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ತಂತ್ರಜ್ಞಾನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಆಂಫೆಟಮೈನ್ ಒಂದು ಬಿಂಜ್ ರೀಡಿಂಗ್ ಡೆರಿವೇಟಿವ್ ಬೆಂಚ್ ರಿಡೀಮ್ ಆಗಿದೆ ಇದರರ್ಥ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವು ಔಷಧೀಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದುವುದು ಸಹ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಚಿರಲ್ ಚಿರಾಲಿಟಿ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಜನರು ಹೇಳಿದಾಗ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಕಾರ್ಬನ್ ಎಲ್ಲಾ ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಕನ್ನಡಿಯನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ನಾನು ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಆ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವನ್ನು ತರುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಸೂಪರ್‌ಪೋಸ್ ಮಾಡದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಈ ಎರಡು ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸೂಪರ್‌ಪೋಸಬಲ್ ಅಲ್ಲದ ಮಿರರ್ ಇಮೇಜ್ ಸಂಬಂಧ enantiomer ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಒಂದು ನಿರ್ಬಂಧಿತ ಸ್ಥಿತಿಯು ಎಲ್ಲಾ ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಂಪುಗಳಾಗಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಬಂಧವನ್ನು ಸರಿಪಡಿಸಲು ಈ ಆಲ್ಫಾ ಬೀಟಾ ವಿಷಯಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವೆಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಒಂದು ಗುಂಪು ಸಮತಲದ ಕೆಳಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಸಮತಲದ ಮೇಲೆ ಮತ್ತು ಉಳಿದ ಎರಡು ಸಮತಲದಲ್ಲಿವೆ ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ ಮುಂದಿನ ಉದಾಹರಣೆ ಅಡ್ರಿನಾಲಿನ್ ಅಂದರೆ ಹಾರ್ಮೋನ್ ಸ್ರವಿಸುವಿಕೆ ಅಥವಾ ಅಡ್ರಿನಾಲಿನ್ ಇಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪುಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ನೀವು nhr ಆಗಿರುವ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ಅಂದರೆ ಅನೇಕ ಹಾರ್ಮೋನುಗಳ ಸ್ಟೀರಾಯ್ಡ್ಗಳು ಮತ್ತು ಇತರ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಹಿಸ್ಟಮೈನ್ ಡೋಪಮೈನ್ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಮೈನ್ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೌದು ಉತ್ತರವು ಜೈವಿಕ ಚಟುವಟಿಕೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಪ್ರಮುಖ ಅಮೈನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಅದು ತುಂಬಾ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತೊಂದು ಉದಾಹರಣೆ ಸಿರೊಟೋನಿನ್ ಮತ್ತು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲ ಇದು ಜೀವನದ ಪ್ರಮುಖ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿರುವ ವಿಟಮಿನ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಪಿರಿಡಾಕ್ಸಿನ್ ವಿಟಮಿನ್ ಬಿ 6 ಆಗಿದ್ದು, ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಸಾರಜನಕವೂ ಇರುವ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅಥವಾ ಪಿರಿಡಿನ್ ಭಾಗ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕ ಇರುವ ನಿಕೋಟಿನಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಮೂರು ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿದೆ. ಮೂರು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿ ಪಿರಿಡಿನ್ ಆಂಟಿ ಹಿಸ್ಟಮಿನ್ ಅಂದರೆ ಅಲರ್ಜಿ ಇರುವವರು ಹಿಸ್ಟಮಿನ್ ಸ್ರವಿಸುವುದರಿಂದ ಅಲರ್ಜಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಾರೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹಿಸ್ಟಮೈನ್ ವಿರೋಧಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಂಟಿಹಿಸ್ಟಮೈನ್‌ಗಳು ಸಹ ಲಭ್ಯವಿವೆ ಮತ್ತು ಹಿಸ್ಟಮೈನ್ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಅಮೈನ್ ch2 h2 nh2 ಆದರೆ ಅದು ಪೈರೋಲ್ ಘಟಕದಲ್ಲಿದೆ. ಉಂಗುರದಲ್ಲಿ ಇನ್ನೂ ಒಂದು ಸಾರಜನಕ ಪರಮಾಣುವಿದೆ ಮತ್ತು ರಚನಾತ್ಮಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳು ಮತ್ತು ಜೈವಿಕ ಚಟುವಟಿಕೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಇನ್ನೂ ಅನೇಕ ಉದಾಹರಣೆಗಳಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ದೀರ್ಘ ಕಥೆಯನ್ನು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿ ಮಾಡಲು ನಾನು ಹೌದು ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಮತ್ತು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಅಮೈನ್‌ಗಳು ಜೈವಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ಇದು ಮಾತ್ರವಲ್ಲ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳೆಂದರೆ, ಸಾಕಷ್ಟು ಔಷಧೀಯ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೈನ್‌ಗಳು ಸಾವಯವ ಸಿ ಯ ಪ್ರಮುಖ ವರ್ಗಗಳಾಗಿವೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವು ಇರುವ ಆಂಪೌಂಡ್‌ಗಳು ನಾನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸುವುದು ಹೇಗೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧವು ಇತರ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಥವಾ ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು ಇಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಅಮೋನಿಯಾ ಅಥವಾ ಅಮೈಡ್ ಅರ್ಯನ್ಸ್ವಿಚ್ ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವ ಮೂಲಕ ಸರಳವಾದ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ. rx ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಅಮೋನಿಯಂ ಸಾಲ್ಟ್ ಆರ್ಎನ್ ಅನ್ನು ಪ್ಲಸ್ ಎಕ್ಸ್ ಮೈನಸ್ ಟ್ರೀಟ್ ಜೊತೆಗೆ ಬೇಸ್ ಹೊಂದಿರುವ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಮೈನ್ ಮಾಡುವ ಒಂದು ಮಾರ್ಗವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್‌ಗಳ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯವು ಸಾಮಾನ್ಯ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಅಮೈನ್‌ನ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯಲ್ಲಿ ಅಮೋನಿಯದ ಬದಲಿಗೆ ನೀವು rnh2 ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು, ಇದರಿಂದಾಗಿ ನೀವು ಬದಲಿ ಅಮೈನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಜಲೀಯ ಅಥವಾ ಆಲ್ಕೊಹಾಲ್ಯುಕ್ತ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ನಡೆಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಕ್ರಿಯೆಯ ಶಾಖವನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಮತ್ತು ಘಟಕಗಳನ್ನು ಉತ್ತಮವಾಗಿ ಮಿಶ್ರಣ ಮಾಡಲು ದ್ರಾವಕವು ಅಗತ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ.

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕವು ಸೂಕ್ತವಾದ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ನಿಯಂತ್ರಿಸಲು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಘಟಕವನ್ನು ಸರಿಯಾದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮಿಶ್ರಣ ಮಾಡಲು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀರು ಅಥವಾ ಎಥೆನಾಲ್ ಅನ್ನು ಬಹಳ ಸಾಮಾನ್ಯವಾದ ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ತಿಳಿಸಲಾಗಿದೆ. ent ಬಳಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿರುವ ಅಮೋನಿಯ ದ್ರಾವಣವು ಸಹ ಲಭ್ಯವಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲಾ ಸಾಮಾನ್ಯ ರಚನೆಯ ಮಿತಿಯನ್ನು ಸರಳವಾದ sn2 ಪ್ರಕಾರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಪರಿಹರಿಸಬಹುದು , ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸುವ ಪರ್ಯಾಯಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ. nh3 ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು br ಮೈನಸ್‌ನಿಂದ ಬದಲಿಯಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಅಮೋನಿಯಂ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಆಗಿದ್ದು, ತೃತೀಯವೆಂದರೆ ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿದೆ ತೃತೀಯ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ನೀವು ಐಸೊ ಸೌಂದರ್ಯದೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುವ ಯಾವುದೇ ಅಮೈನ್ ಉತ್ಪಾದನೆಯಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ಇಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ನೀವು ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಅಮೋನಿಯಂ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ, ಅಲ್ಲಿ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಅಥವಾ ತೃತೀಯ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ನೀವು ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಅಮೋನಿಯಂ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಆಗಿ ಹೊರಹಾಕುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಸರಳವಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಐಸೊಬುಟೀನ್ ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಾಂಪೌಂಡ್ ಇಲ್ಲ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಇಲ್ಲ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮೊದಲ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಸ್ಟೆರಿಕ್ ಅಂಶದಿಂದಾಗಿ ಏಕೆ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಒಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆ ರೀತಿಯ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡುವ ಎರಡನೇ ಪ್ರಕರಣವೆಂದರೆ ಸ್ಟೆರಿಕ್ ಅಂಶವು ಒಂದು ಪಾತ್ರವನ್ನು ವಹಿಸುತ್ತದೆ, ಅದು ಏನೆಂದರೆ ಸ್ಟೆರಿಕ್ ಫ್ಯಾಕ್ಟರ್ ಮೂರು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ದಾನ ಮಾಡುತ್ತವೆ, ಅದು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ, ಇದು ಹೆಚ್ಚಿದ ಸ್ಟೆರಿಕ್ ಬಲ್ಕ್‌ಗಳನ್ನು ಸಹ ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನ ವಿಧಾನವು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿ ಅಮೋನಿಯಾ ಬರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಯಾವುದೇ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಾಗಿ ಸುಲಭವಾಗಿ ತೆಗೆಯಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಸ್ಥಿರವಾಗಿ ನಿರ್ಬಂಧಿಸಲಾಗಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಅದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಎಸೆಯುತ್ತದೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಎರಡು ಪರಮಾಣುಗಳು ಅಥವಾ ಗುಂಪುಗಳು ಒಂದು ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅನ್ನು ತೊರೆಯುತ್ತಿರುವಾಗ ನಾವು ಆ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅದೇ ಕಾರ್ಬನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಿದರೆ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ, ಅವುಗಳನ್ನು ಮುಂದಿನ ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ ಜೋಡಿಸಿದರೆ ಆಲ್ಫಾ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಎರಡನೆಯದರಿಂದ ಒಂದು ಇಂಗಾಲದ ಸೆಕೆಂಡ್

ಅನ್ನು ನಾವು ಬೀಟಾ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಗಾಮಾ ಡೆಲ್ಟಾ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಒ ಮೊದಲ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ಇದು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ ಎರಡನೆಯ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ಇದು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ತೃತೀಯ ಬ್ಯುಟೈಲ್‌ನಿಂದ ಅದನ್ನು ಮಾಡಲು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯ ಮತ್ತು ತುಂಬಾ ಉತ್ತಮವಾದ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ನೀವು ಅಮೋನಿಯಾದೊಂದಿಗೆ ಐ ಮೀನ್ ಮಾಡಲು ಬಯಸಿದರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಏಕೆ ಪಡೆಯುವುದಿಲ್ಲ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಬದಲಿ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಿಲ್ಲಿಸಲು ಅಮೈಡ್‌ನ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವನ್ನು ತಡೆಯಲು ಇದು ತುಂಬಾ ವೇಗವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಮೈಡ್ ಅಮೈಡ್‌ಗಳು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದಿಂದ ಬಂದವು ಎಂದು ನಾನು ನಿಮ್ಮನ್ನು ಕೇಳಿದರೆ ಬೆಂಜಮಿನೈಟ್ ಸಿ ಆರು ಗಂ ಐದು ಕಾನ್ಸ್ ಎರಡು ನಿಮ್ಮ ಉತ್ತರ ನಾನು ವಾಣಿಜ್ಯಿಕವಾಗಿ ಲಭ್ಯವಿರುವ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಪೆಂಟಾಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಥರ್ಮಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮೂಲಕ ಬೆಂಝೊಯ್ಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಅದನ್ನು ಎರಡು ಬದಿಗಳಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ n ಫಿನೈಲ್ ಬೆಂಜೆಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮಾಡಬಹುದು. ಎರಡು ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರಗಳು ಮತ್ತು ನೀರಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಹೈಡ್ರೊಲೈಜ್ ಮಾಡಬೇಕು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದರೆ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆರಿಲ್ ಅಮೈನ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಸಿ ಆರು ಗಂ ಐದು ಎನ್‌ಎಚ್ 3 ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತಿರುವ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವಿನಿಂದ ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತಿರುವುದು nh3 ಮತ್ತು ಇತರವುಗಳು ಉಚಿತ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀವು ಆಮ್ಲದ ಬದಲಿಗೆ ನೀರಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ h ಮೈನಸ್ ಬೇಸ್ ಸಹಾಯದಿಂದ ಹೈಡ್ರೊಲೈಜ್ ಮಾಡಿದರೆ ಮತ್ತು ಈ ವಿಷಯವನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಯಾವುದೇ ಬೆಳಕನ್ನು ಬೆಂಚ್ ಮಾಡಲು ಅದನ್ನು ಯಾವುದೇ ಲಿಂಕ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಮೂಲ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಉಪ್ಪನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಮೊದಲ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದ್ದ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಬೆಂಜೊಯೇಟ್ ಆಗಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಬೇಸ್ ಆಮ್ಲೀಯ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಕೋಹ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅಂತೆಯೇ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಆ್ಯಂಟಿಬಯೋಟಿಕ್ಸ್ ಈ ಆಲ್ಫೋನಮೈಡ್ ವಸ್ತುವಿನಿಂದ ಬಂದಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಲೇಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಕ್ಷೇತ್ರದಲ್ಲಿ ಸಲ್ಫೋನಮೈಡ್‌ಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ಸಲ್ಫೋನಮೈಡ್‌ಗಳು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಮೈಡ್‌ಗಿಂತ ನಿಧಾನವಾಗಿ ಹೈಡ್ರೊಲೈಸ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವಿದ್ಯಮಾನವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವು ಅದರ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಮೈಡ್‌ಗಿಂತ ನಿಧಾನವಾಗಿ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ, ಇವು ಮೂಲಭೂತ ಸಿ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳಾಗಿವೆ ಆಸಿಡ್ ಆಮ್ಲೀಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನಿಂದ ಪಡೆಯಲಾದ ಅಯಾನಿನ ಕ್ಷಿಪ್ರ ರಚನೆಯು ಸಾರಜನಕಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೇಸ್ ಮೂಲಕ ಸುಲಭವಾಗಿ ತೆಗೆಯಬಹುದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ದಾಳಿಯನ್ನು ತಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವು ಈ ಆರ್ಎನ್‌ಹೆಚ್‌ನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಆರ್ಫಿಕಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹತ್ತಿರ ಸಮೀಪದಲ್ಲಿದೆ ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್ ನೀರಿನ ಶಾಖದಿಂದ ನೀವು ಆರ್‌ಎನ್‌ಎಚ್ ತ್ರೀ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಆಸೋ್ ತ್ರೀ ಹೆಚ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅಂದರೆ ಆಸೋ್ 3 ಗಂ ಭಾಗವು ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಇಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಆರ್ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕ್ಷಾರ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಮಾಡುವಾಗ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬೇಸ್ ಅಥವಾ ಬೇಸ್ 2 ಗೆ ಬದಲಾಯಿಸಿ ನೀವು ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಮಾಡುತ್ತಿರುವಾಗ ಆಮ್ಲವು ಉತ್ಪನ್ನದಲ್ಲಿ ಅಗಾಧವಾದ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ, ನೀವು ಆರ್‌ಎನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮೂರು ಜೊತೆಗೆ ಆಸೋ್ ಮೂರು ಗಂ ಹಿಂದಿನ ಪ್ರಕರಣದಂತೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಮಾಡುವಾಗ ಅದನ್ನು ಮಾಡುವಾಗ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಮೈನಸ್ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿ ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ rn ಸೋರ್ ಏಕೆ ಈ ರೀತಿಯ so2 ಗಾಳಿಯು ಏಕೆ ಈ ರೀತಿಯ ವಿಷಯವು ತುಂಬಾ ವಿಶೇಷವಾಗಿದೆ ಉತ್ತರ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ s ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಒ ಇದು ಸಾರಜನಕದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಆಮ್ಲಜನಕಕ್ಕೆ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಮಾಡಬಹುದು ಒಂದು ಆಮ್ಲಜನಕ ಮಾತ್ರವಲ್ಲ ಮೇಲ್ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಎರಡು ಆಮ್ಲಜನಕವಿದೆ ಅಥವಾ ಕೆಳಭಾಗದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿ ಅನೇಕ ಅನುರಣನ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಯನ್ನು ವಿರೋಧಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅನುರಣನವು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಯು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರತೆ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾದಾಗ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯು ಕಡಿಮೆಯಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅನುರಣನ ಸ್ಥಿರೀಕರಣದ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನೆಯನ್ನು ಪ್ರತಿರೋಧಿಸುತ್ತದೆ ಸಲ್ಫೋನಮೈಡ್‌ಗಳು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಮೈಡ್‌ಗಳಿಗಿಂತ ನಿಧಾನವಾಗಿ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಎಂಬುದೇ ಬಹಳ ಒಳ್ಳೆಯ ಪ್ರಶ್ನೆ ಆದರೆ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನ ಸಾಧ್ಯ ಏಕೆ ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ಉತ್ತರವನ್ನು ಬಹಳ ಸೊಗಸಾಗಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ , ನೀವು ಹೆಚ್ ಮೈನಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ, ಸಾರಜನಕದ ಮೇಲೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಈ ಸಾರಜನಕ ಅಯಾನ್ ಸಿಗುತ್ತದೆ. ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಎರಡು ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಆಗುವುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಫಲಿತಾಂಶದ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದರ ಕೊಡುಗೆ ಗರಿಷ್ಠವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಎರಡು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಅನುರಣನ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಹೆಚ್ಚು ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುವ ಶಕ್ತಿಯುತವಾಗಿ ನೋಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ. ಹೈಬ್ರಿಡ್ ಐದು ಅಥವಾ ಆರು ಎಂದು ಹೇಳುವುದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಚಾರ್ಜ್ ಬೇರ್ಪಟ್ಟ ಅನುರಣನ ರಚನೆ ಏಕೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸಮ್ಮಿತಿಯು ಅಣುವನ್ನು ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಕೊಕೇನ್ ಎಂಬ ವರ್ಣರಂಜಿತ ವಸ್ತುವನ್ನು ಒಂದು ಹೆಜ್ಜೆ ಮುಂದಿಡುತ್ತೇನೆ ಎಂದು ನಾನು ಕೇಳಿದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಎಲ್ಲೋ ನೋಡಿದ್ದೀರಾ ಅಥವಾ ಹೆಸರು ಉತ್ತರ ಹೌದು ಇದು ಮೊದಲ ಕೋಕಾ ಎಲೆಗಳು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಕಾರ್ಯಾಚರಣೆಯ ಉದ್ದೇಶಕ್ಕಾಗಿ ಅರಿವಳಿಕೆಯಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈಗ ಜನರು ಅದನ್ನು ಮಾದಕ ದ್ರವ್ಯವಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತಾರೆ ಅದು ಕೆಟ್ಟ ಬಳಕೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇದು ಟೆಟ್ರಾಡಾಕ್ಸಿನ್‌ಗಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಬಾಂಧವ್ಯ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸೋಡಿಯಂ ಪ್ಲಸ್ ಚಾನಲ್‌ಗಳನ್ನು ನಿರ್ಬಂಧಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇತರ ಔಷಧಿಗಳಿಗೆ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ಲಸ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಮತ್ತು ಇದು ಕೆಲವು ಹೂವುಗಳಿಂದ ಬರುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವು ಏಕೆ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ವಿಷಯವನ್ನು ಏಕೆ ತೆಗೆದುಕೊಂಡೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಲೇಬೇಕು ಔಷಧೀಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಮತ್ತು ಅತ್ಯಂತ ಸುಂದರವಾದ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವು ಒಂದು ಕಡೆ ಕೂಚ್ ಮೂರು ಎಸ್ಟರ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತೊಂದು ಓಕೋಕ್ ಸಿಕ್ಸ್ ಎಚ್ ಫೈವ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಹಿಮ್ಮುಖ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿಯೂ ಎಸ್ಟರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಪ್ರಕಾರದ ವಸ್ತುವು ಏಳು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಸಾರಜನಕದ ಸಹಾಯದಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಸೇತುವೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಸಾರಜನಕವು ಮೂರನೆಯ ಪರ್ಯಾಯವಾದ ಮೀಥೈಲ್ ಕೊಕೇನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್ ಎಂದು ವರ್ಗೀಕರಿಸಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಕ್ಷಾರದಂತಹ ಪ್ರಕೃತಿ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸಸ್ಯಗಳಿಂದ ಔಷಧೀಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ತೃಪ್ತಿಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಆಲ್ಕಲಾಯ್ಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಕೆಲವು ಔಷಧೀಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೂ, ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞರು ಸಹ ಜೀವಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞರೊಂದಿಗೆ ಸಹಕರಿಸುವ ಮತ್ತೊಂದು ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದಾರೆ, ಇತ್ತೀಚಿನ

ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ಜನರು ಅನಾರೋಗ್ಯ ಅಥವಾ ಅನಾರೋಗ್ಯಕ್ಕೆ ಒಳಗಾದಾಗ ಅವರು ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾ ಅಥವಾ ವೈರಲ್ ಸೋಂಕಿನ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಾರೆ, ನಾನು ಸಾಹಿತ್ಯದಿಂದ ತೆಗೆದ ಕೆಲವು ಚಿತ್ರಗಳು ಮತ್ತು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ನಿಮಗೆ ವೈರಲ್ ಸೋಂಕು ತಗುಲಿದರೆ ಪ್ರತಿಜೀವಕಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬೇಡಿ ಎಂದು ವೈದ್ಯರು ಸಲಹೆ ನೀಡುತ್ತಾರೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ನಿಮಗೆ ಸಹಾಯ ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಅದು ದ್ವಿತೀಯಕ ರಕ್ಷಣೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ದೌರ್ಬಲ್ಯದಿಂದಾಗಿ ಅಥವಾ ವೈರಲ್ ಸೋಂಕಿನಿಂದ ನೀವು ದುರ್ಬಲಗೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾದ ಸೋಂಕು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಆ್ಯಂಟಿಬಯೋಟಿಕ್‌ಗಳ ಮೂಲಕ ನಿಲ್ಲಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾದ ವಿಷಯ ಮತ್ತೊಂದು ವೈರಲ್ ವಿಷಯ ವೈರಸ್ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾ ಪೋಲಿಯೊವೈರಸ್ ಟಿ ಅವರ ಚಿತ್ರ ಮತ್ತು ಸ್ಟ್ರೆಪ್ಟೋಕೊಕಸ್ ವೈರಲ್ ಆಗಿರುವ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾಗಳು ಓಹ್ ಇವುಗಳನ್ನು ವೈದ್ಯರು ಅನೇಕ ಜರ್ನಲ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಪಟ್ಟಿ ಮಾಡಿರುವ ವಿಷಯಗಳು ವೈರಸ್‌ಗಳಿಂದ ಉಂಟಾಗುವ ಅಥವಾ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾದಿಂದ ಉಂಟಾಗುವ ಕೆಲವು ಕಾಯಿಲೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರಬಹುದೇ ನಿಸ್ಸಂದೇಹವಾಗಿ ಒಮ್ಮೆ ನೋಡಿ ಕನಿಷ್ಠ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾದ ಸೋಂಕುಗಳು ಹಂತ ಗಂಟಲು ಗ್ಯಾಸ್ಟ್ರೋಎಂಟರೈಟಿಸ್ ಕಾಲರಾ ಕ್ಷಯ ಆಹಾರ ವಿಷ ಇವೆಲ್ಲವೂ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾದ ವಿಷಯ ಹುಡುಗರು ನ್ಯುಮೋನಿಯಾ ಮೊಡವೆ ಏನು ಹುಣ್ಣು ಮತ್ತು ವೈರಲ್ ವಸ್ತುಗಳು ಸಹ ಸಾಮಾನ್ಯ ಜ್ವರ ಸಹ ವೈರಲ್ ವಿಷಯ ಸಹಾಯ ಶೀತಗಳು ಹೆಪಟೈಟಿಸ್ ಚಿಕನ್ಪಾಕ್ಸ್ ಇದೆಲ್ಲವೂ ವೈರಲ್ ವಿಷಯ ಎಬೋಲಾ ಇವೆ ಕೆಲವು ಸಾಮಾನ್ಯ ವಿಷಯಗಳು ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾ ಮತ್ತು ವೈರಲ್ ಎರಡರಲ್ಲೂ ಹೊಂದಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ವೈರಲ್ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಕೊಲ್ಲಲು ವೈರಲ್ ಔಷಧಗಳು ಮಾರುಕಟ್ಟೆಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಇಲ್ಲ ಆದರೆ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾದ ಔಷಧಿಗಳು ಅಗಾಧವಾಗಿವೆ ಅದು ಆಂಟಿಬಯೋಟಿಕ್ಸ್ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕದ ಪ್ರಮುಖ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಅಮೈನೊ ಆಸಿಡ್ ಪ್ರೊಟೀನ್ ಪೆಪ್ಟೈಡ್‌ಗಳು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಪ್ರತಿಜೀವಕಗಳು ಮಾರುಕಟ್ಟೆಯಲ್ಲಿ ಬಂದ ಮೊದಲ ಪ್ರತಿಜೀವಕಗಳಾಗಿವೆ ಅಥವಾ ಜನರು ಅನೇಕ ಜೀವಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದಾರೆ ಪೆನಿಸಿಲಿನ್ ಅನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಎಂದು ಎಲ್ಲರಿಗೂ ತಿಳಿದಿರುವ ಅಲೆಕ್ಸಾಂಡರ್ ಫ್ಲೆಮಿಂಗ್ ಅನ್ನು ಉಳಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಸಾಹಿತ್ಯದಿಂದ ಕೆಲವು ಚಿತ್ರಗಳನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇನೆ. 1945 ರಲ್ಲಿ ನೊಬೆಲ್ ಪ್ರಶಸ್ತಿಯನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಿ ಈ ಆವಿಷ್ಕಾರವನ್ನು ಆಡುತ್ತಿರುವ ಕೆಲವು ಛಾಯಾಚಿತ್ರಗಳಿವೆ, ಈ ಆವಿಷ್ಕಾರವನ್ನು ಹೇಗೆ ಮಾಡಲಾಯಿತು ಮತ್ತು ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾವನ್ನು ಕೊಲ್ಲಲು ಪೆನ್ಸಿಲಿನ್‌ಗೆ ಜ್ವಾಲೆಯು ಉತ್ತಮ ಪ್ರತಿಜೀವಕವಾಗಿ ಹೇಗೆ ಬಂದಿತು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ? **1928** ರ ಸೆಪ್ಟೆಂಬರ್‌ನಲ್ಲಿ ಇದು ಆಕಸ್ಮಿಕ ಆವಿಷ್ಕಾರವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ , ಫ್ಲೆಮಿಂಗ್ ತನ್ನ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯಕ್ಕೆ ಹಿಂದಿರುಗಿದ ನಂತರ ಆಗಸ್ಟ್‌ನಲ್ಲಿ ತನ್ನ ಕುಟುಂಬದೊಂದಿಗೆ ರಜೆಯನ್ನು ಕಳೆದ ನಂತರ ಅವನು ತನ್ನ ಸ್ಟ್ಯಾಫಿಲೋಕೊಕಿಯ ಸಂಸ್ಕೃತಿಗಳನ್ನು ಒಂದು ಮೂಲೆಯಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿದ್ದನು ಎಂಬುದು ಬಹಳ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಸಂಗತಿಯಾಗಿದೆ. ಫ್ಲೆಮಿಂಗ್ ಹಿಂದಿರುಗಿದ ಮೇಲೆ ಅವರ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯವು ಒಂದು ಸಂಸ್ಕೃತಿಯು ಶಿಲೀಂಧ್ರದಿಂದ ಕಲುಷಿತಗೊಂಡಿದೆ ಮತ್ತು ಸ್ಟ್ಯಾಫಿಲೋಕೊಕಿಯ ವಸಾಹತುಗಳನ್ನು ಗಮನಿಸಿದೆ ಅದನ್ನು ತಕ್ಷಣವೇ ಸುತ್ತುವರೆದಿದ್ದಲ್ಲಿ ಅದು ನಾಶವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ನೋಡಬಹುದು, ಆದರೆ ಈ ವಸಾಹತುಗಳು ಹೆಚ್ಚು ದೂರದಲ್ಲಿ ಬೆಳೆದ ಇತರ ವಸಾಹತುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾದವುಗಳಾಗಿದ್ದು , ಅವರ ಸಂಸ್ಕೃತಿಯ ಫಲಕಗಳನ್ನು ಕಲುಷಿತಗೊಳಿಸಿದ ಅಚ್ಚನ್ನು ಪೆನ್ಸಿಲಿಯಮ್ ಕುಲದಿಂದ ಗುರುತಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಹೆಸರಿಸಿ 1929 ರ ಮಾರ್ಚ್ 7 ರಂದು ಪೆನ್ಸಿಲಿನ್ ಎಂಬ ವಸ್ತುವನ್ನು ಬಿಡುಗಡೆ ಮಾಡಲಾಯಿತು.
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಆಕಸ್ಮಿಕ ಆವಿಷ್ಕಾರಗಳನ್ನು ಮಾಡಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ, ಜ್ವಾಲೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಅನೇಕ ಉದಾಹರಣೆಗಳಿವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪೆನಿಸಿಲಿಯಮ್ ಶಿಲೀಂಧ್ರವನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ, ಅದು ಆಕಸ್ಮಿಕವಾಗಿ ಕಲುಷಿತಗೊಂಡಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಪೆಟ್ರಿ ಭಕ್ಷ್ಯವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿತ್ತು ಅಗರ್ ಅಗರ್ ಜೆಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇದು ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾದ ಬೆಳವಣಿಗೆಯಂತಹ ಯಾವುದೇ ಮಾಲಿನ್ಯವಿಲ್ಲದ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆ ಅಂದರೆ ಯಾವುದೇ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾದ ಪರಿಣಾಮ ಕಂಡುಬಂದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಪೆನ್ಸಿಲಿಯಮ್ ಶಿಲೀಂಧ್ರವು ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾದ ಬೆಳವಣಿಗೆ ಇಲ್ಲ ಎಂದು ಅವರು ವಿಶ್ಲೇಷಿಸಿದ್ದಾರೆ. ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ಪೆನಿಸಿಲಿಯಮ್ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ರಚನೆಯನ್ನು ಬಹಳ ಎಚ್ಚರಿಕೆಯಿಂದ ನೋಡಿ ಇದು ಕಾರ್ಯವಾಗಿದೆ ಈ ರಚನೆಯು ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನನ್ನೂ ಒಳಗೊಂಡಿಲ್ಲ, ಇದು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ನಾಲ್ಕು ಸದಸ್ಯರ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಬೀಟಾ ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ, ಸಹಜವಾಗಿ ಇತರ ಸೈಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಐದು ಸದಸ್ಯರ ಉಂಗುರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಲ್ಫರ್ ಮತ್ತು ಬೆಂಜೈಲ್ ವಸ್ತುವಿನ ಪರ್ಯಾಯದೊಂದಿಗೆ **nh** ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಏನು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಇಂಗಾಲದ ಸಾರಜನಕ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೇಳಬೇಕೆಂದರೆ, ಆಂಟಿಬಯೋಟಿಕ್‌ನ ಪ್ರಚಂಡ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದನ್ನು ನಾನು ಹೇಳಲೇಬೇಕು, ಇದು ಜ್ವಾಲೆಯ ಮೂಲಕ ಮೊದಲು ಕಂಡುಹಿಡಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಇತ್ತೀಚಿನ ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ಜನರು ಪೆನ್ಸಿಲಿನ್ ಸೆಫಲೋಸ್ಪೊರಿನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಾರೆ, ಇವೆಲ್ಲವೂ ಬೀಟಾ-ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಪ್ರತಿಜೀವಕಗಳಾಗಿವೆ, ಮೊನೊಬ್ಯಾಕ್ಟರ್ ಸರಳವಾದ ಬೀಟಾ-ಲ್ಯಾಕ್ಟಮ್ ಇಲ್ಲ ಸಲ್ಫರ್ ಮತ್ತು ಇತರ ಸೈಟ್ಗಳು ಅಲ್ಲಿ ಅವು ಉತ್ತಮ ಬ್ಯಾಕ್ಟೀರಿಯಾ ವಿರೋಧಿ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಕಾರ್ಬನ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಇತರ ವಿಷಯಗಳೊಂದಿಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯದ ನಂತರ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತೇನೆ ಧನ್ಯವಾದಗಳು