ಎಲ್ಲರಿಗೂ ನಮಸ್ಕಾರ ನಾನು ಡಾ ರಮೇಶ್ ರಾಮಪಾಣಿಕರ್ ಇಂಡಿಯನ್ ಇನ್ಸ್ಟಿಟ್ಯೂಟ್ ಆಫ್ ಟೆಕ್ನಾಲಜಿ ಕಾನ್ಪುರ್‌ನಲ್ಲಿ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ವಿಭಾಗದಲ್ಲಿ ಅಸೋಸಿಯೇಟ್ ಪ್ರೊಫೆಸರ್ ಆಗಿದ್ದೇನೆ, ನಾನು ಹಿಂದಿನ ತರಗತಿಗಳಲ್ಲಿ ಹ್ಯಾಲೋ ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಹ್ಯಾಲೋವೀನ್‌ಗಳ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಹಿಂದಿನ ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ಮುಂದುವರಿಸುತ್ತೇವೆ ನಾನು ನೀಡಿದ ಎರಡು ಉಪನ್ಯಾಸಗಳಲ್ಲಿ ನಾನು ಆರ್ಗನೊ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ವರ್ಗೀಕರಣದ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇನೆ ಅವುಗಳ ಭೌತಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಸ್ವಲ್ಪಮಟ್ಟಿಗೆ ನಂತರ ಈ ಬಂಧಗಳ ಸ್ವರೂಪ ಮತ್ತು ಅವುಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ವರ್ಗೀಕರಿಸುವುದು ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೆ ಸರಿಯಾದ ನಾಮಕರಣದ ಪ್ರಕಾರ ಹೆಸರುಗಳನ್ನು ನೀಡುವುದು ಹೇಗೆ ಒಂದು upsc

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹಾಲೊ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಅವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಹೇಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಕೊನೆಯ ಉಪನ್ಯಾಸದ ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ ವಿಷಯವನ್ನು ಸ್ವಲ್ಪ ಚರ್ಚಿಸಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಹ್ಯಾಲೊಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಬಹುಶಃ ಹೆಚ್ಚು ಚರ್ಚಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಅತ್ಯಂತ ಉಪಯುಕ್ತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಎರಡು ವಿಧಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಮೊದಲನೆಯದನ್ನು ಹೇಳುವ ಮೂಲಕ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಪ್ರಕಾರವನ್ನು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು ಇದು ಬೈಮೋಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಅಥವಾ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ಪರ್ಯಾಯ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಬೈಮೋಲಿಕ್ಯುಲಾರ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು sn2 ಎಂದು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬೇಕು, ಇಲ್ಲಿ s ಪರ್ಯಾಯ ಮತ್ತು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬೈಮೋಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ . ಪರದೆಯ ಮೇಲೆ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ನೋಡಿದ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯವನ್ನು ನಾನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಬಂಧ ಮತ್ತು ನಂತರ ಕಾರ್ಬನ್ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಇರುವ ಬದಿಯಿಂದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಮೀಪಿಸಿದಾಗ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಲು ಇದು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ . ಬಂಧವು ದುರ್ಬಲಗೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಬಂಧವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾನು ಪರದೆಯ ಮೇಲೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಆಮ್ಲಜನಕದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೂಲಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಮ್ಲಜನಕವಿರುವ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ. ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧವು ಸ್ವಲ್ಪಮಟ್ಟಿಗೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಬಂಧವು ದುರ್ಬಲಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೀಥೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್ ಆಗಿದ್ದು ಇದನ್ನು ಈ ಹಿಂದೆ ಚರ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ ಸಾಕಷ್ಟು ಮತ್ತು ಈ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯು ಈ ಪರಿವರ್ತನಾ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೂರು ವಿಭಿನ್ನ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸಮತಲ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊರಡುವ ಒಂದು ಬದಿಯ ಮೂಲಕ ಮತ್ತು ಅದರ ಮೂಲಕ ಹೋಗುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ. ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಒಂದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯು ನಮಗೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡಲು ಕುಸಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮತ್ತು ಹಾಲೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿರುವ ಯಾಂತ್ರಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯನ್ನು ಮೊದಲು ಹಕ್ಸ್ ಮತ್ತು ಶೀತದಲ್ಲಿ ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಲಾಯಿತು ಮತ್ತು ಮುಖ್ಯ ಲಕ್ಷಣವಾಗಿದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳನ್ನು ಕೆಲವು ಅಂಶಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತಗೊಳಿಸಬಹುದು, ಇದು ಎರಡನೇ ಕ್ರಮಾಂಕದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಹಾಲೋಅಲ್ಕೇನ್‌ನ ಏಕಾಗ್ರತೆಯಿಂದ ಪ್ರಭಾವಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಹಂತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಮಧ್ಯವರ್ತಿಗಳು ರಚನೆಯಾಗುವುದಿಲ್ಲ ನಾವು ಕೇವಲ ಒಂದು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯು ಸಹಜವಾಗಿ ಪೆಂಟಾ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ah ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂರಚನೆಯ ವಿಲೋಮದೊಂದಿಗೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಬಂಧದ ಎದುರು ಬದಿಯಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಕಡೆಗೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಸಮೀಪಿಸುತ್ತಿರುವ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಹೊರಬಂದಾಗ ಅದು ನಾವು ಛತ್ರಿಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಅದನ್ನು ತಲೆಕೆಳಗಾದ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ.

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೇಳುವುದೇನೆಂದರೆ, sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರ್ಯಾಯ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂರಚನೆಯ ವಿಲೋಮವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಜವಾಗಿ ಸಂಭವಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಉದ್ದೇಶಕ್ಕಾಗಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೇಗೆ ನಿಖರವಾಗಿ ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ . ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಮತ್ತು ಈಥೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಮತ್ತು ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಮತ್ತು ಅಂಗಾಂಶ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಮಾದರಿಯು ಮೀಥೈಲ್‌ಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಮತ್ತು ಇತರ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಮತ್ತು ತೃತೀಯ ಫಾಲೋಸ್‌ಗಳಿಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಮತ್ತು ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್‌ಗೆ ಬಂದಾಗ ಅತ್ಯಂತ ನಿಧಾನವಾಗಿರುತ್ತವೆ. ಬೈಮಾಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಪಾಥ್‌ವೇ ಮೂಲಕ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಈ ಚಿತ್ರಗಳ ಮೂಲಕ ವಿವರಿಸಲಾಗಿದೆ ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ a ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸಮೀಪಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿದೆ ಆದರೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಬಂಧಿಸಬೇಕಾದ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಕೇವಲ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿದ್ದರೆ, ಈ ವಿಧಾನವು ಅಡೆತಡೆಯಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಯಾವುದೇ ಸ್ಟೆರಿಕ್ ಜನಸಂದಣಿಯಿಲ್ಲ, ಅದು ತುಂಬಾ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ .

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಮೀಟರ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗೆ 30 ರ ಸಾಪೇಕ್ಷ ದರವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ , ಅನುಗುಣವಾದ ಆದರ್ಶ ಹಾಲೈಡ್ 1 ರ ದರದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇ ಟೈಲ್ ಅಥವಾ ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ 1 ರಿಂದ 30 ರ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅಡಚಣೆಯು ಸಹಜವಾಗಿ ಬರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ch3 ಆಗಿರುವ r ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ r ಗುಂಪುಗಳು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗೆ ಕೆಲವು ಅಡಚಣೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಆ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಸಹಜವಾಗಿ ಅಡಚಣೆಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದರವು ಒಂದರಿಂದ ಸಹ ಬೀಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಶೂನ್ಯ ಎರಡು ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿರುವಂತೆ ವಿತರಿಸಲಾದ ಅಹ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ನಾಲ್ಕು ಡಿಸ್ಟಿ,ಬ್ಯೂಟೈಲ್ ಮೂರು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಮೂರು ಆರ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಪ್ sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಬಂಧವನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಲು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ತಲುಪಲು ಹೈಲ್ ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಮಾಣವು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು sn2 ದ್ವಿತೀಯಕಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ರಸ್ತೆಯನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ತೃತೀಯ ಅಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವು ಸರಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸಬಹುದಾದ ಎರಡನೇ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಪರ್ಯಾಯ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಏಕಮಾಲ್ಯುಲರ್ ಅಥವಾ sn1 ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹಿಂದಿನದು sn2 ಮತ್ತು ಇದನ್ನು sn1 ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ಏಕಮಾಣು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ತಲಾಧಾರಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದರ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಮೇಲೆ ಮಾತ್ರ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕಿನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ನೋಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿರುವುದು ಪರದೆಯ ಮೇಲೆ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಉದಾಹರಣೆಯಲ್ಲಿ ನನ್ನ ಬಳಿ ಎರಡು ಬ್ರೋಮೊ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬ್ರೋಮಿನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಮೂರು ch3 ಗುಂಪುಗಳು ಈಗ ಇದು ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವ ಸಂಗತಿಯೆಂದರೆ, ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಮಗೆ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಪ್ರೊಪನಾಲ್ ಪ್ರಾಪ್ ಉಪಕರಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು ತೃತೀಯ ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಅದೇ ಅಣುವಿನ ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಮತ್ತು ಮೂರು ch3 ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ಅಂಟಿಕೊಂಡಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈಗ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎಷ್ಟು ನಿಖರವಾಗಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಅದು sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೇಗೆ ಸಂಭವಿಸಿತು, ಅಂದರೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅಣುವಿನ ಬಳಿಗೆ ಬರಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಅದು ಇದು ಟೆಸ್ಟಿಬ್ಯುಟಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ಬೃಹತ್ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸಮೀಪಕ್ಕೆ ಬರಲು ಕಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಲಾಧಾರವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ದ್ರಾವಕದಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಅತ್ಯಂತ ನಿಧಾನವಾದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧವು ಕಾರ್ಬನ್ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಈಗಾಗಲೇ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಗಣನೀಯ ಪ್ರಮಾಣದ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಮತ್ತು ca ಮೇಲೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದೊಂದಿಗೆ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ rbon ಪರಮಾಣು ಈಗ ಕಾಲಾನಂತರದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಬಂಧವು ಮುರಿದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ಮೇಲೆ ಕೇಂದ್ರೀಕೃತವಾಗಿರುವ ಕ್ಯಾಷನ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಇದಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚು ಸೂಕ್ತವಾದ ಸಮಯ ಕಾರ್ಬೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಆದರೆ ಅದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಎಂದು ಸಹ ಕರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ನಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ನ ರಚನೆಯು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲವು ಎಸ್‌ಪಿ 2 ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಮೂರು ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಎಸ್‌ಪಿ 2 ಬಂಧಗಳನ್ನು ಸಮತಲದಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹಿಡಿದಿದ್ದರೆ ಈ ರೀತಿಯ ಇಂಗಾಲವು ಮೂರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಅದು ಲಗತ್ತಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಮತ್ತು ಅವೆಲ್ಲವನ್ನೂ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ಘನೀಕರಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಈಗ ಕಾರ್ಬನ್ ಇನ್ನೇನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ p ಕಕ್ಷೆಯು ಕಾರ್ಬನ್ ಇರುವ ಸಮತಲಕ್ಕೆ ಲಂಬವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳು ಸುಳ್ಳು ಮತ್ತು p ಕಕ್ಷೆಯು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಮತಲದ ಎರಡೂ ಬದಿಗಳಲ್ಲಿ ಅದರ ಎರಡೂ ಹಾಲೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು p ಕಕ್ಷೆಯು ಖಾಲಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಗಾಲವು ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಹೇಗೆ ಇರುತ್ತದೆ ನೋಡಿ ಮತ್ತು ಈಗ ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ನಂತರ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಲಾಗುತ್ತಿರುವ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಂತರ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಪಡೆಯುತ್ತಿರುವ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ತನ್ನ ಖಾಲಿ ಪಿ ಕಕ್ಷೆಯ ಮೂಲಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಅಣುವಿನ ಹೈಬ್ರಿಡೈಸೇಶನ್ sp 3 ಗೆ ಬದಲಾವಣೆಗಳು ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನಾವು sp ಮೂರು ಹೈಬ್ರಿಡೈಸ್ಡ್ ತೃತೀಯ ಬ್ಯುಟೈಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆದಿರುವ ಎರಡು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವಿರಿ ಇದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತಿರುವ ಮೊದಲ ಹಂತವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಹುದಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ br ಮೈನಸ್ ಹಿಂತಿರುಗಿ ಬಂದು ಈ ಕ್ಯಾಷನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಸ್ಥಿರ ವಸ್ತುವನ್ನು ನಮಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಹುದಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ಬರೆಯುವುದು ಸೂಕ್ತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಿಧಾನ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಷನ್ ರೂಪುಗೊಂಡ ನಂತರ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಈಗ ಎರಡು ಆಯ್ಕೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ br ಮೈನಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅದು ಪ್ರಾರಂಭವಾದ ಸ್ಥಳಕ್ಕೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ ಅಥವಾ ಅದು ನಮಗೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುವ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಏಕಮಾಣು ಪರ್ಯಾಯವು ಅರ್ಧ ಎಫ್‌ಗೆ ಆಹ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಮೊದಲ ಕ್ರಮಾಂಕದ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತಾರೆ ಅಂದರೆ ಅವುಗಳ ದರವು ಹೈಲೋಲ್ಕೇನ್‌ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಮೇಲೆ ಮಾತ್ರ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಕ್ರಿಯೆಯ ನಿಧಾನಗತಿಯ ಹಂತವು ಆಹ್ ಕೇವಲ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್ ಎಷ್ಟು ಇರುತ್ತದೆ ಎಂಬುದರ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪ್ರತಿಫಲಿಸುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಭವಿಷ್ಯದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರಾತಿನಿಧ್ಯದ ಸರಳವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಮುಂದಕ್ಕೆ ಹೋಗೋಣ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಮುಖ್ಯ ಅಂಶಗಳೇನು ಎಂಬುದನ್ನು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತಗೊಳಿಸೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಹಜವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮೊದಲ ಕ್ರಮಾಂಕದ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಇದು ಎರಡು ಹಂತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿ ಇದು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಒಂದೇ ಹಂತವಾಗಿದೆ ಇದು ಎರಡು ಹಂತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮಧ್ಯಂತರವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲು ನಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅಲ್ಲಿ ಅಗತ್ಯವಿಲ್ಲ ಇದು ಒಂದು ಮಧ್ಯಂತರ ರೂಪುಗೊಂಡಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅಸ್ಥಿರ ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿದ್ದು ಅದು ನಂತರ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಅಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಯಾವ ರೀತಿಯ ಅಲೋಆಲ್ಕಿನ್‌ಗಳು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪರಿಣಾಮಕಾರಿಯಾಗಿ ನೀಡಬಲ್ಲವು ಎಂಬ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಕೇಳಲಾಗುತ್ತಿದ್ದರೆ ಉತ್ತರವು ಸಾಕಷ್ಟು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ, ಸ್ಥಿರವಾದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುವ ಯಾವುದೇ ಸಂಯುಕ್ತವು ತುಲನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಸ್ಥಿರವಾದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ಗಳು ರಚನೆಯತ್ತ ಮೊದಲ ಹೆಜ್ಜೆಯ ಸಮತೋಲನವನ್ನು ತಳ್ಳಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಷನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ sn1 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ವೇಗವಾಗಿ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಭಾವನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಡೆಗೆ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಕ್ರಮವು ಪ್ರಾಥಮಿಕಕ್ಕಿಂತ ದ್ವಿತೀಯಕಕ್ಕಿಂತ ತೃತೀಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತಗೊಳಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅನುಸರಿಸಿದ ಕ್ರಮಕ್ಕೆ ನಿಖರವಾಗಿ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ತೃತೀಯವು ವೇಗವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ದ್ವಿತೀಯಕವು ತೃತೀಯಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿ ನಿಧಾನವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೀಥೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೋಮಿಥೇನ್ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಮೀಥೈಲ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಮಾಡಲು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟಕರವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಹುಶಃ ಈಗಲೇ ಕಲಿತ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ. ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ಗಳ ಸ್ಥಿರತೆಯಲ್ಲಿ ಎರಡು ಅಣುಗಳು ಎರಡು ರೀತಿಯ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಇದು ಕೇಳಲು ಯೋಗ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಅಲ್ಲೆಲಿಕ್ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಬೆಂಜೈಲಿಕ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಅಣುಗಳು sn1 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾದಾಗ ಅವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲೀಲ್ ಕ್ಯಾಷನ್ ಮತ್ತು ಬೆಂಜೈಲ್ ಕ್ಯಾಟಯಾನುಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಸರಳವಾದ ಪರ್ಯಾಯವಲ್ಲದ ಅಲೈಲ್ ಮತ್ತು ಬೆಂಜೈಲ್ ಕ್ಯಾಟಯಾನುಗಳನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಪರದೆಯ ಮೇಲೆ ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಲೈಲ್ ಕ್ಯಾಶನ್ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವು ತಕ್ಷಣವೇ ಎರಡು ಬಂಧದ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಅನುರಣನ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ. ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕ್ಯಾಷನ್ ಎರಡು ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಗಳಿಂದ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಳವಾದ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಎರಡು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ಗಳ ನಡುವೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಏಕಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಳವಾದ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅದೇ ರೀತಿಯಾಗಿ ಬೆಂಜೈಲ್ ಕ್ಯಾಟಯಾನ್‌ಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ch2 ಮೇಲೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ರೆಸಾನ್ ಮೂಲಕ ಹಂಚಿಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಮೂರು ಇತರ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಅಥವಾ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ, ಅದರ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೋಡವನ್ನು ಬಳಸುವ ಬೆಂಜೀನ್ ಉಂಗುರವು ಈ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ರಚನೆಯನ್ನು ಬೆಂಬಲಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಫೀನೈಲ್ ಉಂಗುರದ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿರುವ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಒಮ್ಮೆ ರೂಪುಗೊಂಡ ಧನಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ದೊಡ್ಡದಾಗಿರುತ್ತದೆ ಚುನಾಯಿತ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮೋಡದ ಪ್ರಮಾಣವು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿದೆ, ಅದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಬೆಂಬಲಿಸಲು ಅಥವಾ ಅದರ ರಚನೆಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿರುವಂತೆ ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಎಳೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಂಜೈಲ್ ಮತ್ತು ಆಲೀಲ್ ಕ್ಯಾಷನ್ ಎರಡೂ ಉಳಿದಿವೆ ಸ್ಥಿರವಾದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್‌ಗಳಾಗಿರಲು ಮತ್ತು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರವಾದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಬೆಂಬಲ ನಿಯೋಜನೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಲೈಲ್ ಅಥವಾ ಬೆಂಜೈಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಮೇಲೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದಾಗ ಅವು ತುಲನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ವೇಗವಾಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಇಲ್ಲಿ ಮುಖ್ಯ ಅಂಶಗಳಾಗಿವೆ. ಈ ಬಿಂದುಗಳೊಂದಿಗೆ ಒಬ್ಬರು ನೋಡಬೇಕು ಎಂದು ನೀವು sn2 ಮತ್ತು sn1 ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಅವುಗಳ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರವು sn2 ಎರಡನೆಯ ಕ್ರಮವು ಎರಡನೇ ಕ್ರಮಾಂಕದ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಅನುಸರಿಸಿದಂತೆ ಒಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅನುಸರಿಸಿ ಆಹ್ ಮೊದಲ ಕ್ರಮಾಂಕದ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ನಂತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಕ್ರಮವು sn2 ಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ತೃತೀಯಕ್ಕಿಂತ ದ್ವಿತೀಯಕಕ್ಕಿಂತ ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ sn1 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಇದು ನಿಖರವಾಗಿ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿದೆ ಸರಿ. ಉತ್ತಮ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಉದಾಹರಣೆಗೆ sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಂರಚನೆಯ ವಿಲೋಮವಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಾವು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಜಾತಿಯಾಗಿ ನೋಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ವಿಲೋಮವು ನಿಖರವಾಗಿ ಏನನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುವುದು ಮುಖ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ. ಒಂದು ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ರಚನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಣ್ವಿಕ ಅಸಿಮ್ಮೆಟ್ರಿಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕು ಅಂದರೆ ಅಣುವಿನ ಸಮ್ಮಿತಿ ಮತ್ತು ಅಥವಾ ಅದರ ಕೊರತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಣುವಿಗೆ ಸಮ್ಮಿತಿ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಅಣುವಿಗೆ ಸಮ್ಮಿತಿ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದನ್ನು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಅಣು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಅಣು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಚರ್ಚಿಸಲ್ಪಡುವ ಒಂದು ತಾಪವೆಂದರೆ ಚಿರಾಲಿಟಿ ಅಥವಾ ಚಿರಾಲಿಟಿ ಅಥವಾ ಚಿರಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಅಥವಾ ಚಿರಲ್ ಮಾ ವಿಷಯಗಳು ಮತ್ತು ನಿಖರವಾದ ಸಾಮಗ್ರಿಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಬಹುಶಃ ಬಳಸಿಕೊಳ್ಳುವ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನಾನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ವಸ್ತುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನಾವು ಏನು ಹೇಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿರುವ ಕೊಳವೆಯಂತಹ ಸರಳವಾದ ವಸ್ತುವಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸೋಣ. ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುವ ಕೊಳವೆಯೇ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾನು ಚಿತ್ರಿಸಿದ ವಿಮಾನ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಚುಕ್ಕೆಗಳ ಗೆರೆಯನ್ನು ಹಾಕಿದ್ದೇನೆ ಹಾಗಾಗಿ ಅದು ಕನ್ನಡಿ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡುತ್ತಿರುವುದು ಕೊಳವೆಯ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಈ ಎರಡು ಚಿತ್ರಗಳನ್ನು ನೋಡಿ ಅವು ನಿಖರವಾಗಿ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬಹುಶಃ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರ ಅಥವಾ ಮೂಲ ರಚನೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲು ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಎರಡರ ನಡುವೆ ಗೊಂದಲಕ್ಕೊಳಗಾಗಬಹುದು ಅಥವಾ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ಈ ಎರಡು ನಿಖರವಾಗಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಅದೇ ರೀತಿಯಾಗಿ ನಾನು ರಚನೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಇನ್ನೊಂದರ ಮೇಲೆ ಹಾಕಬೇಕಾದರೆ ಅದು ಸುಲಭವಾದ

ಕೆಲಸವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೇಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೇಳಬಹುದು ಒಂದು ಕೊಳವೆಯ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವು ಅದರ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯ ಮೇಲೆ ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಹೇರುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ನೀವು ಒಂದು ಕೊಳವೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ಇ ಅವು ತುಂಬಾ ಅಸಾಧ್ಯ ಎಂದರೆ ನಾನು ಒಂದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಇನ್ನೊಂದರ ಮೇಲೆ ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದು ನಿಖರವಾಗಿ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸಂಭವಿಸಿದಲ್ಲಿ ಆ ರೀತಿಯ ಅಣುಗಳು ಸಮ್ಮಿತೀಯವಾಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಅಣುಗಳು ಅವರ ಕನ್ನಡಿಯು ಮೂಲ ಅಣುಗಳು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಎಂದು ಖಚಿತವಾಗಿ ಊಹಿಸುತ್ತದೆ ಅಣುಗಳು ನೀವು ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಇನ್ನೊಂದರ ಮೇಲೆ ಹಾಕಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಮೂಲ ಚಿತ್ರದ ಮೇಲೆ ಇರಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದಾಗ ಅವು ಸರಿಯಾಗಿ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಅಥವಾ ಬೇರೆ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ಅವು ಅಸಾಧ್ಯವಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತಹ ಪದಾರ್ಥಗಳನ್ನು ಚಿರಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಚಿರಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ನಿಜವಾದ ವಸ್ತು ಮತ್ತು ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಬಿಂಬವು ಸೂಪರ್ ಅಸಾಧ್ಯವಲ್ಲದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ, ಅಣುವು ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ಗುಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಈಗ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ. ಅದು ತನ್ನಿಂದ ತಾನೇ ಅಸಾಧ್ಯವಲ್ಲದ ನಂತರ ನಾವು ಚೈರಾಲಿಟಿ ಎಂದು ಆಸ್ತಿ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಚಿರಾಲಿಟಿ ಒಂದು ಆಸ್ತಿಯಾಗಿದ್ದು, ಅದರ ಮೂಲಕ ಅಣುವು ತನ್ನ ಕನ್ನಡಿ ಬಿಂಬದಿಂದ ತನ್ನನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸುತ್ತದೆ, ಅದು ಕನ್ನಡಿ ಬಿಂಬವು ಸು ಆಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ಅದರ ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯ ಮೇಲೆ ಪ್ರಸ್ತುತಪಡಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೋಡಿರುವಂತೆ ಅವುಗಳ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರಗಳ ಮೇಲೆ ಅಸಾಧ್ಯವಾದ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಅಚಿರಾಲ್ ಎಂದು ಹೇಳಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಚಿರಲ್ ಅಲ್ಲ, ಅವು ನಿಖರವಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ನಿಖರವಾದ ವಸ್ತುವಿನ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮಾಡುತ್ತೇನೆ ಆ ರಚನೆಯನ್ನು ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ ಇದರಿಂದ ನೀವು ನಿಮ್ಮ ಪರದೆಯನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ನಾನು ಒಂದು ವಸ್ತುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ, ಅಲ್ಲಿ ಒಂದು ಬಿಂದುವಿನಿಂದ ಕೆಂಪು ವಸ್ತುವಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೀರಿ ನೀಲಿ ವಸ್ತುವಿದೆ ಮತ್ತು ಹಸಿರು ವಸ್ತುವಿದೆ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬಿಂದುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಖರವಾಗಿ ನನ್ನ ಅರ್ಥವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನಿಮಗಾಗಿ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಲು ಅವಕಾಶ ಮಾಡಿಕೊಡಿ ಆಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತಿರುವುದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಅದು ದಾಳಿಯಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಮೂರು ವಿಭಿನ್ನ ಘಟಕಗಳಿಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಪರಮಾಣು ಎಂದು ಕರೆಯೋಣ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಂಪು ಇನ್ನೊಂದು ನೀಲಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಈಗ ಮೂರನೇ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿರುವ ಹಸಿರು ಮೇಲೆ ಹಸಿರು ಇದೆ ನಾನು ಇದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವು ಈ ರೀತಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಕನ್ನಡಿಯನ್ನು ಇಟ್ಟುಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ನಾನು ಅಣುಗಳನ್ನು ತಿರುಗಿಸಿದರೆ ಈಗ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರಣವಾಗಿದೆ ನಿಮ್ಮ ಕಡೆಗೆ ಒಬ್ಬರು ಬಲಗೈಯಲ್ಲಿ ಕೆಂಪು ಗೋಳವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು, ಇನ್ನೊಂದು ಎಡಭಾಗದಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಇವೆರಡೂ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರಗಳಾಗಿವೆ ಆದರೆ ಈಗ ನಾನು ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಮೇಲೆ ಹಾಕಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುವ ನಿಜವಾದ ಚಿತ್ರ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹಸಿರು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹಸಿರು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ಹಾಕಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದಾಗ ನೀಲಿ ಕೆಂಪು ಮತ್ತು ಕೆಂಪು ನೀಲಿ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇದನ್ನು ತಿರುಗಿಸಲು ಮತ್ತು ನಾನು ಅದನ್ನು ಇಷ್ಟಪಡುತ್ತೇನೆಯೇ ಎಂದು ನೋಡಲು ಯಾವುದೇ ಮಾರ್ಗವಿಲ್ಲ ರಚನೆಗಳು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಸರಿಯಾಗಿಲ್ಲ, ಇವುಗಳು ಮತ್ತೆ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ಅದರ ಮೇಲೆ ಹೇರಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿರುವ ಈ ಘಟಕವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಸಮತಲವಾಗಿದ್ದರೆ ಇಡೀ ರಚನೆಯು ಸಮತಟ್ಟಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ಎಂಬುದನ್ನು ನೆನಪಿಡಿ. ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಈ ಎರಡು ಬಂಧಗಳ ನಡುವೆ ಕೋನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಅದು ನೂರ ಇಪ್ಪತ್ತು ಅಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ರೀತಿಯ ಪಿರಮಿಡ್ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪಿರಮಿಡ್ ರಚನೆಯು ಮೂರು ವಿಭಿನ್ನ ಬದಲಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಅದರ ಮೇಲೆ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಚಿರಲ್ ವಸ್ತುವಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಚಿರಲ್ ವಸ್ತುವು ರು ಅಲ್ಲ ಅದರ ಮಿರರ್ ಇಮೇಜ್‌ನಲ್ಲಿ ಈಗ ಅಣುಗಳಿಗೆ ಹಿಂತಿರುಗುವುದು ಅಸಾಧ್ಯ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನು ಹೇಳಬಹುದು ಎಂದರೆ ಸಾವಯವ ಅಣುವು ಅದೇ ರೀತಿ ಇದ್ದರೆ ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರದ ಮೇಲೆ ಅದು ಅಸಾಧ್ಯವಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಣುವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಬಹುದು ಅಥವಾ ನಾವು ಅಂತಹ ಅಣುಗಳನ್ನು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ . ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಅಣುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅಂತಹ ಅಣುವಿನ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಈಗ ನಾನು ಹಿಂದಿನ ರಚನೆಯನ್ನು ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿ ಮಾಡಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ನೋಡುತ್ತಿರುವುದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಆಗಿದ್ದು ಅದು ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಕಪ್ಪು ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿದೆ. ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಒಂದು ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಯೋಡೈಡ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಬದಲಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಊಹಿಸೋಣ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರಚನೆಯು ಕೇಂದ್ರ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಈಗ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಬಳಸಲಾಗದ ಸಮತಲವನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ ನಾನು ಈ ಅಣುವನ್ನು ಕತ್ತರಿಸಿದರೆ ಇದನ್ನು ಕತ್ತರಿಸಲು ಸಮ್ಮಿತಿಯ ಸಮತಲವು ಎರಡು ಬದಿಗಳು ವಿಭಿನ್ನ ಪರ್ಯಾಯಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸಮ್ಮಿತಿ ಘಟಕಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಈಗ ನಾನು ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವನ್ನು ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ನೀವು ಅಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಅಸಾಧ್ಯವಲ್ಲ ಎಂದು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ರಚನೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಇದು ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾನು ಈ ಎರಡು ರಚನೆಗಳನ್ನು ಅತಿಕ್ರಮಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಕೆಂಪು ಮತ್ತು ಬಿಳಿ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗಿದ್ದೇನೆ ಆದರೆ ನೀವು ನೀಲಿ ಮತ್ತು ನೀಲಿ ಮತ್ತು ಹಸಿರು ಪರಮಾಣುಗಳು ಹೊಂದಿಕೆಯಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನೋಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೀತಿಯ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಇಲ್ಲಿ ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಸಮ್ಮಿತಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತಹ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ನಾಲ್ಕಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ವಿಭಿನ್ನ ಘಟಕಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಕಾರ್ಬನ್

ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಅಂತಹ ಕಳುಹಿಸುವವರನ್ನು ಸ್ಟೀರಿಯೊಸೆಂಟರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಎರಡು ಅಣುಗಳು ಈಗ ನಿಜವಾದ ಅಣು ಮತ್ತು ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವು ಅಸಾಧ್ಯವಲ್ಲ, ಅವು ವಿಭಿನ್ನ ಅಣುಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಇವು ಐಸೋಮರ್‌ಗಳಾಗಿವೆ ಅಂತಹ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಸ್ಟೀರಿಯೊಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವು ಈ ಸ್ಟೀರಿಯೊಐಸೋಮರ್‌ಗಳ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾದ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಸ್ಟೀರಿಯೊಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ t ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸ್ಟೀರಿಯೊಸೆಂಟರ್ ಅಥವಾ ಅವುಗಳನ್ನು ಅಸಿಮ್ಮೆಟ್ರಿ ಸಿ ಎಂದೂ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಳ ಪದಗಳಲ್ಲಿ ಆರ್ಬನ್ ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವ ಕನಿಷ್ಠ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾವಯವ ಅಣುವನ್ನು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಂಡರೆ , ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಣು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ತಕ್ಷಣ ಹೇಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಿಸ್ಥಿತಿ ಹೀಗಿದೆ ಒಂದು ಅಣುವು ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಘಟಕಗಳಿಗೆ ಒಂದು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಜೋಡಿಸಿದರೆ ಅದು ಎರಡು ಅಥವಾ ಮೂರು ಇದ್ದರೆ ಅದು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ನಂತರ ಸಮ್ಮಿತಿ ಸಮ್ಮಿತಿಯನ್ನು ಉಳಿಸಿಕೊಳ್ಳುವ ಸಂದರ್ಭಗಳು ಇರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾವು ಒಂದು ಅಣುವಿಗೆ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಜೋಡಿಸಿದ್ದರೆ ಮಾತ್ರ ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಆಹ್ ವಿಭಿನ್ನ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ನಂತರ ಅಣುವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮುಂದೆ ಹೋಗೋಣ ಮತ್ತು ಇದು ಹೇಗೆ ಮುಖ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಹ ಅಣುಗಳ ನಡುವೆ ನಾವು ಹೇಗೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಎಂದು ಚರ್ಚಿಸಲು ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ಅಂಶವನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಅದು ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬಲ ಅಥವಾ ಯಾವುದು ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕು ಮತ್ತು ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಚಟುವಟಿಕೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಸಾವಯವ ಅಣುಗಳ ಅಣುಗಳ ಆಸ್ತಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಇ ಎರಡು ಅಣುಗಳು ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ, ಅವುಗಳು ಒಂದಕ್ಕೊಂದು ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲಾಗದವು ಅಥವಾ ಸ್ಟೀರಿಯೊಐಸೋಮರ್ಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಸ್ಟೀರಿಯೊಐಸೋಮೆರಿಸಂ ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಚಟುವಟಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ಸಹ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನಿಖರವಾಗಿ ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಚಟುವಟಿಕೆಯನ್ನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರದಲ್ಲಿ ನಾನು ಎಲ್ಲಾ ದಿಕ್ಕುಗಳಲ್ಲಿನ ಬಾಣಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಬೆಳಕನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ತೋರಿಸಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದರ ಅರ್ಥವೇನು ಎಂದರೆ ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯ ಬೆಳಕನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಾಗ ಅದು ಅದರ ವಿದ್ಯುತ್ಕಾಂತೀಯ ವಾಹಕಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ದಿಕ್ಕುಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಳಕು ಒಂದು ಕಡೆಯಿಂದ ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕೆ ಪ್ರಯಾಣಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಅದರ ವಿದ್ಯುತ್ಕಾಂತೀಯ ವಾಹಕಗಳು ಬೆಳಕಿನ ಪ್ರಸರಣದ ದಿಕ್ಕಿಗೆ ಲಂಬವಾಗಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ದಿಕ್ಕುಗಳಲ್ಲಿ ಹೋಗುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಳಕು ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೋದರೆ ಅದರ ವಾಹಕಗಳು ಈಗ ಎಲ್ಲಾ ದಿಕ್ಕುಗಳಲ್ಲಿ ಹೋಗುತ್ತವೆ. ಧ್ರುವೀಕರಣಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿವೆ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆ ನಿಕೋಲ್ ಪ್ರಿಸ್ಮ್ ಅನ್ನು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಈ ರೀತಿಯ ಬೆಳಕು ಇದ್ದರೆ ಅದು ha ಅದರ ವಿದ್ಯುತ್ಕಾಂತೀಯ ವಾಹಕಗಳು ಎಲ್ಲಾ ದಿಕ್ಕುಗಳಲ್ಲಿ ಹೋಗುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಅಂತಹ ಪ್ರಿಸ್ಮ್ ಮೂಲಕ ಹಾದುಹೋಗಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಧ್ರುವೀಕರಣದ ಮೂಲಕ ಹಾದುಹೋದ ನಂತರ ಹೊರಬರುವ ಬೆಳಕು ಈ ವಿದ್ಯುತ್ಕಾಂತೀಯ ಘಟಕಗಳನ್ನು ಕೇವಲ ಒಂದು ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಒಂದೇ ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ಹೊಂದಿರುವ ಬೆಳಕು . ಕತ್ತರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಧ್ರುವೀಕರಣವನ್ನು ತಯಾರಿಸಿದ ವಸ್ತುವಿನ ಆಸ್ತಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಧ್ರುವೀಕರಣವು ಒಂದು ಸಮತಲವನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಎಲ್ಲಾ ದಿಕ್ಕುಗಳಲ್ಲಿ ಬೆಳಕಿನ ವಿದ್ಯುತ್ಕಾಂತೀಯ ಘಟಕಗಳನ್ನು ಕತ್ತರಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಫಲಿತಾಂಶವು ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಈಗ ಈ ಬೆಳಕು ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಮತಲದಲ್ಲಿ ಈ ವಿದ್ಯುತ್ಕಾಂತೀಯ ಘಟಕಗಳನ್ನು ಮಾತ್ರ ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈ ಎರಡು ಹೆಡೆಡ್ ಬಾಣಗಳಿಂದ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿರುವ ಈ ಮ್ಯಾಗ್ನೆಟಿಕ್ ವೆಕ್ಟರ್‌ಗಳು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ಚಲಿಸುತ್ತಿವೆ ಎಂದು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ. ಒಂದು ಸಮತಲದ ಮೂಲಕ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯ ಬೆಳಕನ್ನು ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕಿನನ್ನಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಈಗ ವಿಮಾನ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕನ್ನು ಒಂದು ಪರಿಹಾರದ ಮೂಲಕ ಹಾದುಹೋಗಲು ಅನುಮತಿಸಿದರೆ ಮುಂದೇನು ಎಫ್ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತವು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರಮುಖ ಅಂಶವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೆಲವು ದ್ರಾವಕದಲ್ಲಿ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತದ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿದ್ದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕಿನ ಸಮತಲವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನನ್ನ ಕೈಯು ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕಿನ ಸಮತಲವನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಬೆಳಕಿನ ಸಮತಲವು ಈ ರೀತಿ ಇದ್ದರೆ ಅದು ಒಮ್ಮೆ ದ್ರಾವಣದ ಮೂಲಕ ಹಾದುಹೋದರೆ ಅದು ಬಲಭಾಗದ ಕಡೆಗೆ ಅಥವಾ ಎಡಭಾಗದ ಕಡೆಗೆ ವಾಲುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅದನ್ನು ನೋಡುತ್ತಿರುವಾಗ ಅದು ತಿರುಗಿದರೆ ನನ್ನ ಬಲಭಾಗವು ಪ್ರದಕ್ಷಿಣಾಕಾರದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಎಡದಿಂದ ಎಡಕ್ಕೆ ತಿರುಗಿದರೆ ಅದು ಅಪ್ರದಕ್ಷಿಣಾಕಾರ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಮತ್ತೆ ಮುಖ್ಯ ಬಿಂದು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತದ ದ್ರಾವಣದ ಮೂಲಕ ಹಾದುಹೋಗುವ ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕು ಅದನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ಒರೆಯಾಗಿಸುತ್ತದೆ ದಿಕ್ಕನ್ನು ಒರೆಯಾಗಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ದಿಕ್ಕು ಬಲಕ್ಕೆ ಅಥವಾ ಎಡಕ್ಕೆ ಇರುತ್ತದೆ, ಇದು ನಾನು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಕರಗಿದ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ, ಈಗ ನೀವು ನೋಡುವ ವಿಮಾನದ ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಿದ ಬೆಳಕನ್ನು ಈಗ ತಿರುಗಿಸಲಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಅದನ್ನು ಒರೆಯಾಗಿಸಲಾಗಿದ್ದು, ಅದನ್ನು ನಿಜವಾಗಿ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು, ಆದ್ದರಿಂದ ಡಿಟೆಕ್ಟರ್ ಧ್ರುವೀಕರಣದ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು, ಅದು ಈಗ ಒರೆಯಾಗಿರುವ ಕೋನವನ್ನು ಪತ್ತೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವ ಡಿಟೆಕ್ಟರ್ ಇರಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕಿನ ಸಮತಲವು ಒಂದು ಬದಿಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಮರ್ಥವಾಗಿರುವ ಈ ಅಣುಗಳು ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿವೆ ಎಂದು ಹೇಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ

ಅವುಗಳು ಬೆಳಕಿಗೆ ಏನನ್ನಾದರೂ ಮಾಡುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಸಾವಯವ ಅಣುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಅಣುಗಳಾಗಿವೆ. ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಅಣುಗಳು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಸಾವಯವ ಅಣುಗಳು ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕನ್ನು ಬಲಕ್ಕೆ ಅಥವಾ ಎಡಕ್ಕೆ ತಿರುಗಿಸಲು ಸಮರ್ಥರಾಗಿದ್ದಾರೆ. ಅದನ್ನು ಡೆಕ್ಸ್ಟ್ರೋ ರೋಟರಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಎಡಕ್ಕೆ ಅಥವಾ ಆಂಟಿಕ್ಲಾಕ್ವೈಸ್ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿದ್ದರೆ ಅದನ್ನು ಲಿವರ್ ರೋಟರಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಪದಗಳು ಗ್ರೀಕ್ನಿಂದ ಬಂದವು ಅಂದರೆ ಆರ್ ಬಲಕ್ಕೆ ಓಟ್ ಮಾಡುವುದು ಅಥವಾ ಎಡಕ್ಕೆ ತಿರುಗುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಸಾವಯವ ಎಂಎಸ್ ಬಳಸುವ ಪದಗಳಾಗಿವೆ ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಡೆಕ್ಸ್ಟ್ರೋ ರೋಟರಿ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ ನಾನು ಆ ಸಂಯುಕ್ತದ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ತಿರುಗುತ್ತದೆ ಸಮತಲದ ಸಮತಲವು ಬಲಕ್ಕೆ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಿದ ಬೆಳಕನ್ನು ಮತ್ತು ಡೆಕ್ಸ್ಟ್ರೋ ಆವರ್ತಕವನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಡೆಕ್ಸ್ಟ್ರೋವನ್ನು ಸೂಚಿಸುವ d ಚಿಹ್ನೆಯಿಂದ ಸೂಚಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಪ್ಲಸ್ ಚಿಹ್ನೆಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು, ಇದು ಬೆಳಕು ಧನಾತ್ಮಕ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಲಿವರ್ನಲ್ಲಿ ಚಲಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳುವುದು ಆವರ್ತಕವನ್ನು ಎಲ್ ಅಥವಾ ಮೈನಸ್ ಚಿಹ್ನೆಯಿಂದ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಅದು ನಕಾರಾತ್ಮಕ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ತಿರುಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಆಹ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದ ಸಂಪ್ರದಾಯಗಳಾಗಿವೆ, ಅವುಗಳನ್ನು ಗಮನಿಸಿದ ಸಮಯದಿಂದ ಆಹ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಸಂಯುಕ್ತವು ಡೆಕ್ಸ್ಟ್ರೋರೋಟೇಟರಿ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಹೇಗೆ ಮತ್ತೆ ಮುಖ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿದ್ದರೆ ಸಂಯುಕ್ತವು ನಿಮಗೆ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ, ಇದರರ್ಥ ಇದು ಮಿರರ್ ಇಮೇಜ್ ಅನ್ನು ಅತಿಕ್ರಮಿಸದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುತ್ತದೆ , ಅದು ನಿಮಗೆ ನೀಡಿದ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದ್ದರೆ ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕಿನ ಸಮತಲವನ್ನು ಬಲಕ್ಕೆ ತಿರುಗಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಸಹಜವಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿರುವ ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವು ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕಿನ ಸಮತಲವನ್ನು ಎಡಕ್ಕೆ ತಿರುಗಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಎರಡರ ಸಮಾನ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಪರಿಹಾರಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಈ ಅಣುಗಳು ಅಂದರೆ ಮೂಲ ಅಣು ಮತ್ತು ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವು ಬೆಳಕನ್ನು ತಿರುಗಿಸುವ ಕೋನವು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಆದರೆ ಅವು ವಿರುದ್ಧ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತಹ ಅಣುಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಪ್ರತಿಬಿಂಬದ ಚಿತ್ರಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಸಮತಲವನ್ನು ತಿರುಗಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ. ವಿರುದ್ಧ ದಿಕ್ಕುಗಳಲ್ಲಿ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಿದ ಬೆಳಕನ್ನು enantiomers ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆದಿರುವಂತೆ enantiomers
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪರದೆಯ ಮೇಲೆ ಸಮಯವನ್ನು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಒಂದು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳು ಎಂದು ವಿವರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ enantiomers ಆ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ, ಅದರ ಪ್ರತಿಬಿಂಬಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಅಸಾಧ್ಯವಲ್ಲ. ಪರಸ್ಪರ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವು ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯ ಮೇಲೆ ಅಸಾಧ್ಯವಲ್ಲ, ಅಂದರೆ ಅವು ಎನ್ಟಿಯೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವು ವೋ ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಇಬ್ಬರೂ ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕನ್ನು ಸಮಾನ ಆದರೆ ವಿರುದ್ಧ ದಿಕ್ಕುಗಳಿಗೆ ತಿರುಗಿಸುತ್ತಾರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದೂ ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಂಯುಕ್ತಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿರುವ ಸಮಯವನ್ನು ಕೇಳಿದರೆ ಸಂಯುಕ್ತವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಅರ್ಥ. ಮತ್ತು ಆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸಮತಲದ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕನ್ನು ಒಂದು ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ತಿರುಗಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವು ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕಿನ ಸಮತಲವನ್ನು ವಿರುದ್ಧ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ತಿರುಗಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಂಶವು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಪತ್ತೆಹಚ್ಚಲು ಬಳಸಬಹುದಾದ ಸಾಧನಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ. ಬೆಳಕನ್ನು ಯಾವ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ತಿರುಗಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಹ ಸಾಧನಗಳನ್ನು ಪೋಲಾರಿಮೀಟರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪೋಲಾರಿಮೀಟರ್ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯಗಳಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಸಂಶೋಧನೆ ನಡೆಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅಣುವನ್ನು ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಿದರೆ ಅಣುವು ಸಂಶ್ಲೇಷಿತವಾಗುವುದನ್ನು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಂಡರೆ ನಂತರ ಒಂದು ಹಂತವು ಹೋಗುವುದು ಮತ್ತು ಅಣುವಿನ ಧ್ರುವೀಯತೆ ಏನು ಎಂಬುದನ್ನು ಪರಿಶೀಲಿಸಿ ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಯುಕ್ತವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿದೆಯೇ ಎಂಬುದನ್ನು ಪರಿಶೀಲಿಸಲು ಆಹ್ ಯಾವ ನೇರದಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಅಯಾನ್ ಆಹ್ ಬೆಳಕನ್ನು ತಿರುಗಿಸಲಾಗಿದೆ ಪ್ಲೇನ್ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಿದ ಬೆಳಕನ್ನು ತಿರುಗಿಸಲಾಗಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಆಹ್ ಈ ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಆಕ್ಟಿವ್ ಕಾಂಪೌಂಡ್ಸ್‌ಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಲು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತಿರುವ ಅವಶ್ಯಕತೆಯೆಂದರೆ ನೀವು ಪರಸ್ಪರ ಪ್ರತಿಬಿಂಬಿಸುವ ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಅದು ಅಸಾಧ್ಯವಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇವುಗಳನ್ನು ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರಗಳೆಂದು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ಪರಸ್ಪರ ಅಸಾಧ್ಯವಲ್ಲ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾನು ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಪರದೆಯ ಮೇಲೆ ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಲು ನಾನು ನಿಮ್ಮನ್ನು ಕೇಳುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಆಹ್ ಆದರೆ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಎರಡು ಆಲ್ ಅಥವಾ ಎರಡು ಬ್ಯುಟಾನಾಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದರ ಮೇಲೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಇದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಘಟಕಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಒಂದು ch3 ಗುಲಾಬಿ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹಸಿರು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ನಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ನೀಲಿ ಮತ್ತು ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿ ಈಗ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಎರಡು ಅಣುಗಳನ್ನು ಮಧ್ಯದ ಮೂಲಕ ರೇಖೆಯ ಮೂಲಕ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕನ್ನಡಿ ಮತ್ತು ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವು ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಭಾವಿಸೋಣ ಅವುಗಳನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಎಲ್ಲವೂ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಿ ನಾನು ಈ ಅಣುವನ್ನು ತಿರುಗಿಸಿ ಅದರ ಮೇಲೆ ಹಾಕಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ, ಅವುಗಳನ್ನು ಸೂಪರ್ ಎಂಬಾಸ್ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ , ನಾಲ್ಕು ಬದಲಿಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುವವರೆಗೆ ನೀವು ಈಗಾಗಲೇ ಮಾದರಿಗಳೊಂದಿಗೆ ನೋಡಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಅವರು ಅತಿಕ್ರಮಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾನು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಅವುಗಳು ಒಂದರ ಮೇಲೊಂದು ಅತಿಕ್ರಮಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳನ್ನು ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಎರಡರ ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಎರಡು ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್‌ನ ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್‌ಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಅವು ಪರಸ್ಪರ ಅಸಾಧ್ಯವಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುತ್ತವೆ. ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್ ಎರಡು ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎರಡು ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಅವುಗಳ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಕಲ್ ದೃಷ್ಟಿಕೋನದಿಂದ ಬಾಹ್ಯಾಕಾಶದಲ್ಲಿನ ಗುಂಪುಗಳ ದೃಷ್ಟಿಕೋನದಿಂದ ಮಾತ್ರ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ, ಇದರಿಂದಾಗಿ ಅವುಗಳು ತಮ್ಮ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರಗಳಿಂದ ಪ್ರತ್ಯೇಕಿಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಯುಕ್ತವು ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ii ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅದು ಕೇವಲ ಪ್ರೊಪನಾಲ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲರಿಗೂ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಅಥವಾ ಐಸೊಪ್ರೊಪನಾಲ್ ಈಗ ಐಸೊಪ್ರೊಪನಾಲ್ ಬ್ಯೂಟೇನ್‌ನ ತಕ್ಷಣದ ಸಂಬಂಧಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕಡಿಮೆ ಅನಲಾಗ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ನಾನು ಆ ಅಣುವನ್ನು ತೋರಿಸಬೇಕಾದರೆ ಬಹುಶಃ ನಾನು ಹೇಗೆ ತೋರಿಸಬಲ್ಲೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಈ ಎರಡು ಬಿಳಿ ಚೆಂಡುಗಳು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಂದು ನಾವು ಊಹಿಸೋಣ ಅಥವಾ ಅವುಗಳನ್ನು ch3 ಪರಮಾಣುಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯೋಣ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಓಹ್ ಎಂದು ನೀವು ಭಾವಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ch3 ಇನ್ನೊಂದು ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಅವರು ಚರ್ಚಿಸಿದ ಹಿಂದಿನ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೋಲುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ಎಲ್ಲಾ ನಾಲ್ಕು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾನು ಈ ಎರಡು ಅಣುಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಇದರ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವನ್ನು ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ನನಗೆ ಈಗ ಸಿಗುವುದು ಇದನ್ನೇ ನಾನು ಈ ರೀತಿ ಅತಿಕ್ರಮಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ಅದು ಕೆಲಸ ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು. ಸಹಜವಾಗಿ ನಾನು ಈ ಅಣುವನ್ನು ತಿರುಗಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದನ್ನು ಮೇಲಕ್ಕೆತ್ತಬಹುದು, ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳು ಒಂದರ ಮೇಲೊಂದರಂತೆ ಎರಡು ch3 ಗಳು ಒಂದರ ಮೇಲೊಂದು ಮತ್ತು ಎರಡು ಕೆಂಪು ಚೆಂಡುಗಳು ಇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಕೆಂಪು ಕಪ್ಪು ಮತ್ತು ಬಿಳಿ ಚೆಂಡುಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಬಿಳಿ ಚೆಂಡುಗಳು ಸೂಪರ್ ಅಸಾಧ್ಯ ಅರೋ ಎಂದು ಮತ್ತು ನಿಖರವಾಗಿ ಒಂದರ ಮೇಲೊಂದರಂತೆ ಕಪ್ಪು ಮತ್ತು ಕೆಂಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲಿನ ಎರಡು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದಾದರೂ ಒಂದೇ ಆಗಿದ್ದರೆ, ಇಂಗಾಲವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರೊಪನಾಲ್ ಪ್ರೋಪೇನ್ ಎರಡು ಅಂತಹ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಅವುಗಳ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರಗಳು ತುಂಬಾ ಅಸಾಧ್ಯ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಣುವು ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಉದಾಹರಣೆಗಳಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್‌ನ ಪರಿಹಾರವು ಸ್ಟೀರಿಯೊಐಸೋಮರ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದರ ಪರಿಹಾರವು ಸಮತಲ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕನ್ನು ಒಂದೇ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ತಿರುಗಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ನಾನು ಅದನ್ನು ಇತರ ಐಸೋಮರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಬೆರೆಸಿದರೆ ಅದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ , ಅಂದರೆ ನಾನು ಮೂಲ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಅದರ ಕನ್ನಡಿ ಎರಡನ್ನೂ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು ಸಂಭವಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮೂಲ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸಮತಲಕ್ಕೆ ರೇಖೆಯನ್ನು ತಿರುಗಿಸುತ್ತದೆ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಿದ ಬೆಳಕು ಬಲಕ್ಕೆ ಇನ್ನೊಂದು ಎಡಕ್ಕೆ ತಿರುಗುತ್ತದೆ ನಿವ್ವಳ ಫಲಿತಾಂಶವೆಂದರೆ ಅದು ಯಾವುದೇ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ತಿರುಗುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ವಿಮಾನ ಧ್ರುವೀಕೃತ ಬೆಳಕು ನೇರವಾಗಿ ಬರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ನೋಡುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಸಂಬಂಧಿ ಈಗ ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ನಿಷ್ಕ್ರಿಯವಾಗಿರುವ ಮಿಶ್ರಣಗಳ d ದ್ರಾವಣವು ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೂ , ಎರಡೂ ಐಸೋಮರ್‌ಗಳು ಸಮಾನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಪರಿಣಾಮಕಾರಿಯಾಗಿ ಅವುಗಳನ್ನು ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ನಿಷ್ಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅಂತಹ ಮಿಶ್ರಣಗಳನ್ನು ರೇಸೆಮಿಕ್ ಮಿಶ್ರಣಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ರೇಸ್ಮಿಕ್ ಮಿಶ್ರಣವು ಎರಡು ಎನ್‌ಯಾಂಟಿಯೋಮರ್‌ಗಳ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ. ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಸಮಾನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಆಹ್ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸ್ವೀಕರಿಸುವ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿ ಅಣುವನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲು ಬಯಸಿದಾಗ ನಾವು d ಅಥವಾ l ಅನ್ನು ನಿರ್ದೇಶಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಬದಲಿಗೆ ನಾವು d ಮತ್ತು l ಅನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಯುಕ್ತವು dl ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳಿದರೆ ಇದು ಎನ್‌ಟಿಯೋಮರ್‌ಗಳೆರಡರ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ನಿಷ್ಕ್ರಿಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬ್ರಾಕೆಟ್‌ನೊಳಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಮೈನಸ್ ಚಿಹ್ನೆಯ ಜೊತೆಗೆ ಮೇಲಿನ ಮೈನಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಸರಿನ ಮುಂದೆ ಪ್ಲಸ್ ಅಥವಾ ಮೈನಸ್ ಚಿಹ್ನೆ ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತದ ಸಂಯುಕ್ತವು ನಿಮಗೆ ನೀಡಲಾದ ಮಾದರಿಯು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಸಮಾನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಎನಂಟಿಯೋಮರ್‌ಗಳೆರಡರ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾಂಡವು ರೇಸ್ಮಿಕ್ ಎಂದು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಸಮ್ಮಿತಿ ಅಥವಾ ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರದ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಗೆ ಮಾತ್ರ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅವುಗಳನ್ನು ರೇಸ್ಮಿಕ್ ಮಿಶ್ರಣಗಳು ಎಂದು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದಾಗ ಅವು ಎನಂಟಿಯೋಮರ್‌ಗಳ ಎರಡೂ ಸಮಾನ ಮಿಶ್ರಣಗಳಾಗಿವೆ ಎಂದು ಹೇಳಿದಾಗ ನೀವು ಎನ್‌ಯಾಂಟಿಯೋಮರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುವ ಸಾಧ್ಯತೆಯಿದೆ. ಒಂದು enantiomer ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ah ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ನಿಷ್ಕ್ರಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಗೊಂಡರೆ ಅಥವಾ ಬಹುಶಃ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಕೇಂದ್ರವು ಅಲ್ಲಿಯೇ ಉಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನಗಳಾಗಿ ರೂಪುಗೊಂಡ ಎರಡೂ enantiomers ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ನಂತರ ಅಂತಹ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪುನರಾರಂಭದ ಅವಧಿಯ ಉತ್ಪನ್ನ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ಅಥವಾ ಪುನರಾರಂಭದ ಸೆಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಶುದ್ಧ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವನ್ನು ಎನ್‌ಯಾಂಟಿಯೋಮರ್‌ಗಳ ಸಮಾನ ಮಿಶ್ರಣಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಿದರೆ ನಿಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಜನಾಂಗೀಯೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಒಂದೇ ಎನ್‌ಯಾಂಟಿಯೋಮರ್‌ನಿಂದ ಸಮಾನ

ಮಿಶ್ರಣಗಳನ್ನು ನೀಡುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಜನಾಂಗೀಯೀಕರಣ ಸರಿ ಒಳಗಾಯಿತು ಎಂದು ಹೇಳಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಹಾಕಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇವೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ದೃಷ್ಟಿಕೋನಕ್ಕೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿರುವ ವಿಭಿನ್ನ ಪದಗಳನ್ನು ವಿವರಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪರದೆಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತಿರುವುದು ನಾನು ಈಥೈಲ್‌ಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮೀಥೈಲ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು xo ಅಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಇದೆ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಎರಡು ಟೊಳ್ಳಾದ ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾಲ್ಕು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ಗೆ ಜೋಡಿಸಲಾದ ಕಾರ್ಬನ್ ಇವೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಈಗ ಹಾಗಿದ್ದರೆ ನನ್ನ ಬಳಿ ಮೂರು ಬಾಣಗಳು ಎಲ್ಲಾ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಮೂರು ದಿಕ್ಕುಗಳಲ್ಲಿ ಹೋಗುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೂರು ಬಾಣಗಳು ಮೂರು ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ y ಯೊಂದಿಗೆ y ಯೊಂದಿಗೆ ಇರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಈಗ ನಾವು ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುವುದನ್ನು ನೋಡೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸಿದಾಗ x ಅನ್ನು y ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಆದರೆ ಅದು ಅಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಭವಿಸಿದ ಏಕೈಕ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಕಾರ್ಬೋನ್ x ಬಂಧವು ಮುರಿದುಹೋಗಿದೆ ಮತ್ತು y ನಿಖರವಾಗಿ ಒಂದೇ ಕಡೆಯಿಂದ ಬಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಹೊಸ ಮೋಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಅಣುವಿನ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸಬಲ್ಲೆ, ಹಾಗಾಗಿ ಇದು ನಾನು ಮಾತನಾಡುತ್ತಿರುವ ಅಣು ಎಂದು ಊಹಿಸಿದರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು x ಪರಮಾಣು ಆಗಿದ್ದರೆ ಈಗ ಅದು ಹೊರಗೆ ಹೋದರೆ ಮತ್ತು ಹೊಸ ವಿಷಯವು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಬಂದರೆ ಎಂದು ಊಹಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಂಭವಿಸಿದಾಗ ನಾನು ಇದನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದ್ದೇನೆ ಆದರೆ ಅಣುವಿನ ಈ ಭಾಗಕ್ಕೆ ಏನೂ ಆಗಲಿಲ್ಲ ವಿಲೋಮಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಿ ಅಥವಾ x ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ y ಪರಮಾಣು ಬಂದು ಸೇರಿಕೊಂಡಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸಂಭವಿಸಿದಲ್ಲಿ ನಾವು ಅಣುವು ಅದರ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಉಳಿಸಿಕೊಂಡಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಧಾರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸ್ಟೀರಿಯೋ ರಾಸಾಯನಿಕವಾಗಿ ಧಾರಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಫಲಿತಾಂಶವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಚಟುವಟಿಕೆಯು ಉಳಿಯುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಚಟುವಟಿಕೆ ಅಥವಾ ಅಣುವಿನ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಸ್ವರೂಪವು ಬದಲಾಗದೆ ಉಳಿದಿದೆ ನಂತರ ಅದನ್ನು ಧಾರಣ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ನೀವು ಈ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವ ಇನ್ನೊಂದು ವಿಷಯ ಇರಬಹುದು ಮತ್ತು ಹೊಸ ಪರಮಾಣು ಹಿಂಭಾಗದಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಖರವಾಗಿ sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಒಂದು ಹೊರಹೋಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಹೊಸ ಪರಮಾಣು ವಿರುದ್ಧ ದಿಕ್ಕಿನಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎಡಭಾಗಕ್ಕೆ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ x ಎಡಭಾಗಕ್ಕೆ ಇರುವುದನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಆದರೆ ಹೊಸದಾಗಿ ರೂಪುಗೊಂಡ ಅಣುವಿನ ಕೊಡಲಿಯಲ್ಲಿ ಬಲಭಾಗಕ್ಕೆ ah ತೋರಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ cx ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಎಡಭಾಗದಿಂದ x ಮತ್ತು y ಒಂದೇ ಆಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಈಗ ಬಲಬದಿಯ cy ಬಂಧವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ನಾನು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಇಲ್ಲಿ ಕನ್ನಡಿಯನ್ನು ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ರಚನೆಯು a ಮತ್ತು ನಿಜವಾದ ರಚನೆಯು ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರಗಳು ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ x ಮತ್ತು y ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಅಣುವು ವಿಲೋಮಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಿದೆ, ಅದು y ಬದಿಯಿಂದ ಬಂದಂತೆ ಇರುತ್ತದೆ x ಎಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ನಮಗೆ ಈ ಅಣುವನ್ನು ನೀಡಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಯುಕ್ತದ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ತಲೆಕೆಳಗಾದ ಈ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ವಿಲೋಮಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಿವೆ ಎಂದು ಹೇಳಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಸಾವಯವ ಅಣುಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ನಾವು ಬಳಸುವ ಪದಗಳಾಗಿವೆ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಉಳಿಸಿಕೊಳ್ಳುವ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯನ್ನು ಉಳಿಸಿಕೊಳ್ಳುವ ಒಂದು ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಸಾವಯವ ಅಣುವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾದಾಗ , ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನ ಸಂರಚನೆಯು ವಿಲೋಮವಾಗಿದ್ದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಈಗ ಧಾರಣವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ. ಮೂಲ ಪ್ರತಿಬಿಂಬದ ಪ್ರತಿಬಿಂಬವನ್ನು ಹೋಲುವ ಯಾವುದೋ ನಂತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ವಿಲೋಮಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ, ಈಗ ಮೂರನೇ ವಿಧವು ಇರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರನೇ ಪ್ರಕಾರದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಂಭವಿಸಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಸಮಾನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇನೆ ಹಾಗಾಗಿ ಇಲ್ಲಿ ನನ್ನ ಆರಂಭಿಕ ವಸ್ತುವು a ಮತ್ತು b ನ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಸಮಾನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ನೀಡಿದರೆ, ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪುನರಾರಂಭದ ಅವಧಿಗೆ ಒಳಗಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಸಾವಯವ ಅಣುಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ನೀವು ಕಾಣುವ ಮೂರು ಪದಗಳು ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ವಿಲೋಮವನ್ನು ಉಳಿಸಿಕೊಳ್ಳುವುದು ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ವಿಲೋಮವನ್ನು ಉಳಿಸಿಕೊಳ್ಳುವುದು ಅಂದರೆ ಕನ್ನಡಿ ಚಿತ್ರವನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ಅಥವಾ ಹಾಲ್ ಇರುವಲ್ಲಿ ಅಧಿವೇಶನವನ್ನು ಪುನರಾರಂಭಿಸುವುದು ಎಫ್ ಧಾರಣ ಮತ್ತು ಅರ್ಧ ವಿಲೋಮ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೂರು ವಿಷಯಗಳು ಈಗ ನಾವು ಗಮನಿಸಬೇಕು ಯಾವುದೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪರದೆಯ ಮೇಲೆ ನಾನು ಹೊಂದಿರುವ ಕೊನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಎಣ್ಣೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಸಣ್ಣ ಕ್ಲೋರೈಡ್ socl2 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವ ಮೂಲಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಹಾಲೋ ಕಾಂಪೌಂಡ್ಸ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹ್ಯಾಲೋಲ್ಕೇನ್ಸ್‌ಗಳ ತಯಾರಿಕೆಯನ್ನು ಕಲಿಯುತ್ತಿರುವಾಗ ನಾವು ಕಲಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೆಂದರೆ ಇಂಗಾಲದ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಬಂಧವು ಒಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಬಂಧವು ಈಗ ಈ ಅಣುವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀಡಿರುವುದು ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಅದನ್ನು ನಾನು ಈಗ ಹೈಲೈಟ್ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಂಪುಗಳಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಒಂದು ch2 ch2oh ಮತ್ತೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ch3 ಆದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸಿದೆ ಸ್ಟೀರಿಯೊಸೆಂಟರ್ ಅಲ್ಲದ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಇಂಗಾಲವಲ್ಲ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನವು ಸಂರಚನೆಯ ಸಂಪೂರ್ಣ ಧಾರಣದೊಂದಿಗೆ ರೂಪುಗೊಂಡಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಸ್ಪರ್ಶಿಸಿಲ್ಲ ಟೆಂಪ್ಸ್ ವಿಲೋಮ ಧಾರಣ ಮತ್ತು ಅನುರಣನವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸಿದಾಗ ಮಾತ್ರ ನಿಜವಾದ ಅರ್ಥವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಯಾವಾಗಲೂ ಅದರ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿಯನ್ನು ಉಳಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಬೇರೆಡೆ ಸಂಭವಿಸುವ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಗುರುತಿಸುವುದಿಲ್ಲ.
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತಹ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನಾವು ಸುಲಭವಾಗಿ ಹೇಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ಉಳಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಧಾರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲು ಸಹ ಯೋಗ್ಯವಾಗಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಆಹ್ ಅಲ್ಲಿ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಇಂಗಾಲವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಲ್ಪನೆಯೊಂದಿಗೆ ಈಗ ನಡೆಯುತ್ತಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಭಾಗವಲ್ಲ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಮರುಪರಿಶೀಲಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ ಮೊದಲ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಂರಚನೆಯ ವಿಲೋಮಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುವ sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ವಿಲೋಮಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುವು ಎರಡು ಬ್ರೋಮೋ ಆಕ್ಟೇನ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಬ್ರೋಮೋ ಆಕ್ಟೇನ್ ಮಾಡಬಹುದು ನೋಡಿ ಆರು ಕಾರ್ಬನ್ ಸರಪಳಿ ಇದೆ ಮತ್ತು ch3 ಇದೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೇ ಇಂಗಾಲಕ್ಕೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ t ನಾಲ್ಕು ವಿಭಿನ್ನ ಗುಂಪುಗಳು ಇದು ದೃಗ್ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಿಸಿದ ಈ ಐಸೋಮರ್ ಮೈನಸ್ ಐಸೋಮರ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಲಿವೊರೊ ತೃತೀಯ ಅಣುವಾಗಿದೆ, ಈಗ ನಾನು ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಬ್ರೋಮೊಬು ಅಹ್ ಆಕ್ಟೇನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು ಲಿವರ್ ಆವರ್ತಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾದರೆ ಅದು ಉತ್ಪನ್ನವು ಪ್ಲಸ್ ಆಕ್ಟಾನಾಲ್ ಮತ್ತು ಆಕ್ಟೇನ್ ಎರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಣುವಿನ ಸ್ಟೀರಿಯೊಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ತಲೆಕೆಳಗಾದಿದೆ, ನಾನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಚಟುವಟಿಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಒಂದು ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದೆ ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನವು ವಿರುದ್ಧವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆಪ್ಟಿಕಲ್ ಚಟುವಟಿಕೆ ಮತ್ತು br ಮೈನಸ್ ಹೊರಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಯಾವಾಗಲೂ ವಿಲೋಮವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತವೆ ಎಂದು ನಾವು ಸುಲಭವಾಗಿ ಹೇಳಬಹುದು ಈಗ ನಾವು sn1 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ sn1 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎರಡು ಬ್ರೋಮೋ ಆಕ್ಟೇನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನಾವು ಇಂದು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇಲ್ಲಿ ನನ್ನಲ್ಲಿರುವ ಅಣುವು ಎರಡು ಬ್ರೊಮೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ದೋಷವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಬ್ರೊಮೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು sn1 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನಾನು ಮೊದಲು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತೇನೆ ಎರಡು ಬ್ರೊಮೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಮತ್ತು ಎರಡು ಬ್ರೊಮೊಬ್ಯುಟೇನ್ ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಸಮತಲವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿರುವ ಈ ಮೋಡ್ ಈ ಜಾತಿಯು ಇದು ಪ್ಲ್ಯಾನರ್ ಅಣುವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ch3 c2h5 ಮತ್ತು h ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಈಗ ಈ ಪ್ಲ್ಯಾನರ್ ಅಣುವು ನಂತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲಿದೆ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಈಗ ಸಮತಲ ಅಣುವು ಪಿ ಕಕ್ಷೆಯ ಎರಡು ಹಾಲೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಈಗ ಕಿತ್ತಳೆ ಮೈನಸ್ ಈ ಬದಿಯಿಂದ ಬರಬಹುದು ಅಥವಾ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಬಲಭಾಗದಿಂದ ಬರುತ್ತಿದ್ದರೆ ಅದು ಈಗ ಈ ಬದಿಯಿಂದ ಬರಬಹುದು ನಂತರ ಉಳಿದ ಅಣುಗಳು ಹಿಂದಕ್ಕೆ ಬಾಗುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನನ್ನ ಕೈ ಹೇಗೆ ಒಲವು ತೋರುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ನಾನು ನನ್ನ ಪಂಪ್‌ನ ಮಧ್ಯದಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಮೂರು ಬದಿಗಳಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಬಂದಾಗ ಉಳಿದ ಅಣುಗಳು ವಿರುದ್ಧ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಬಾಗುತ್ತವೆ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸುವುದು ಈಗ ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯಿಂದ ಬಂದರೆ ಅವು ಈ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಬಾಗಿ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಒಮ್ಮೆ ಅದು ಸಂಭವಿಸಿದಲ್ಲಿ OS ಗೆ ಎರಡೂ ಬದಿಗಳಿಂದ ಬರುವ ಈ ಸ್ವಾತಂತ್ರ್ಯವಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನು ಮಾಡಲಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಸಮತಲ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮತಲ ಮಧ್ಯಂತರವು ನನಗೆ ಎರಡು ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಹ್ ಪ್ಲಸ್ ಎರಡು ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್ ಮತ್ತು ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್ ಅಥವಾ ಪ್ಲಸ್ ಟು ಬ್ಯುಟೇನ್ ಎರಡು ಎಲ್ಲಾ ಮತ್ತು ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಬ್ಯೂಟೇನ್ ಎರಡು ವೋಲ್ಟ್ ಮಿಶ್ರಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಂದು sn1 ಆಗಿರುವಾಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮಧ್ಯಂತರವು ಸಮತಲವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ನಾನು ಎರಡು ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇನೆ, ಇದರರ್ಥ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪುನರಾರಂಭದ ಅವಧಿಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಯಾವುದೇ ಅಥವಾ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಮಧ್ಯಂತರ ಮೂಲಕ ಹಾದುಹೋಗುವುದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ರೇಸಿಮೈಸೇಶನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಬೇರು ತೆಗೆದುಕೊಂಡ ನಂತರ ಇದರಲ್ಲಿ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಸಮತಲ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಸಮ್ಮಿತೀಯ ಸಂಯುಕ್ತವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದದ್ದಾಗಿದ್ದರೂ ಸಹ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಸಮಾನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ, ನೀವು ಎರಡೂ ಎನ್‌ಆಂಟಿಯೋಮರ್‌ಗಳನ್ನು ಸಮಾನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ರಚಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ರೆಸಿಮಿಕ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ. ಮಿಶ್ರಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ sn1 ಪುನರಾರಂಭದ ಅವಧಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ sn 2 ಸಂರಚನೆಯ ವಿಲೋಮಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರೊಂದಿಗೆ ನಾನು ಮುಂದಿನದಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತೇನೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿರ್ಮೂಲನ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ನಿರ್ಮೂಲನ ಕ್ರಿಯೆಯು ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ರಚನೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅವರು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿರುವ ಮೂಲಕ ಉತ್ತಮವಾಗಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಬೇಸ್ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ. ಹ್ಯಾಲೋಜೆನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್‌ನ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿರುವ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ch2 br ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೀನ್ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಅವಶ್ಯಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಡುವೆ ಇರುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳು ಈ ಇಂಗಾಲದ ನಡುವೆ ಕಂಡುಬರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೊಸ ಡಬಲ್ ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು hbr ಹೊರಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ br ಮೈನಸ್ ಹೊರಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒಹ್ ಆಗುತ್ತದೆ ನೀರನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಅಂಚನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು, ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲಿಕ್ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಹಾಲೊ ಆಲ್ಕೇನ್ ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ನಿಧಾನವಾಗಿ ಬೆಚ್ಚಗಾಗಿಸುವ ಮೂಲಕ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ. ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಅಂಶವೆಂದರೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಲಗತ್ತಿಸಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಪಕ್ಕದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದನ್ನು ನೋಡುವುದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ. ಈ ಎರಡು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಎರಡು ಬಂಧವನ್ನು ಆಲ್ಫಾ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪಕ್ಕದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಬೀಟಾ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಬಂಧವನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಬೀಟಾ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳು ಹೋಗುತ್ತವೆ ಪಕ್ಕದ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ಬೀಟಾದಿಂದ ಇವುಗಳನ್ನು ಬೀಟಾ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಅವುಗಳು ಹಾಲೊಆಲ್ಕನೆಸ್‌ನ ಸಣ್ಣ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಾಗಿವೆ ಈಗ ಆಹ್ ನಾನು ಈ ಆವರ್ತಕ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿ, ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಿಸಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನಾನು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಅಯೋಡಿನ್ ಅನ್ನು ಜೋಡಿಸಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಇಂಗಾಲದ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಮೂರು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳು ಯಾವ ಅಯೋಡಿನ್‌ಗೆ ಇರುತ್ತವೆ ಬಂಧಿತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಮೂರು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳನ್ನು ಬೀಟಾ ಒಂದು ಬೀಟಾ ಎರಡು ಮತ್ತು ಬೀಟಾ ಎರಡು ಎಂದು ತೋರಿಸಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ರಿಂಗ್‌ನಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ch3 ನಲ್ಲಿ ಮತ್ತೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಹೊರಹೋಗುತ್ತದೆ. ನಾನು ಅಯೋಡೈಡ್ ಅನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಟೈಡೈಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಲ್ಫಾದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮೂರು ಬೀಟಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಎರಡು ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಬೀಟಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಬೀಟಾ ಎರಡು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಮೂರು ಬೀಟಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಯೋಡಿನ್ ಬೀಟಾ 1 ರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಮೂಲಕ ಅಥವಾ ಬೀಟಾ 2 ರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಮೂಲಕ ಈಗ ಹೊರಗೆ ಹೋಗಬಹುದು. ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು ಇಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಿರುವ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂಯುಕ್ತದಲ್ಲಿ ನಾನು ಈಗ ಹೈಲೈಟ್ ಮಾಡುತ್ತಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೋಗಿದೆ. ಬೀಟಾ 2 ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಮತ್ತು ಇದರಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬೀಟಾ ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಹೋಗಿದೆ ಈಗ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಿಜವಾಗಿ ನಡೆಸಿದಾಗ ಬೀಟಾ ಟು ಕಾರ್ಬನ್‌ನಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಳೆದುಹೋದ ಪ್ರಮುಖ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ. ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಬೀಟಾ 1 ಕಾರ್ಬನ್‌ನಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಳೆದುಹೋದ ಇತರ ಉತ್ಪನ್ನವು ಚಿಕ್ಕ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಯಮವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ವೀಕ್ಷಣೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಎಲ್ಲಾ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಿಯಮವು ಏನು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಎಂಬ ನಿಯಮವನ್ನು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಇದನ್ನು ರಷ್ಯಾದ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರಜ್ಞ ಅಲೆಕ್ಸಾಂಡರ್ ಸ್ವತಃ ಹೇಳಿದ ನಂತರ ಆಹ್ ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಲಾದ ನಿಯಮಗಳ ಸೆಟ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಉಚ್ಚರಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಜನರು ಹೆಸರನ್ನು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ಬರೆಯುತ್ತಾರೆ ಮತ್ತು ಸ್ವತಃ ಹೇಳುತ್ತಾರೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವ ನಿಯಮದ ರಾಜ್ಯಗಳು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತವೆ ಈ ರೀತಿಯ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ನಿಮಗೆ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಮಿಶ್ರಣವನ್ನು ನೀಡಬಲ್ಲವು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವಾಗ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುವಾಗ ಆಲ್ಕೀನ್ ಹೆಚ್ಚು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೀನ್‌ನ ಸ್ಥಿರತೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಆಹ್ ಪರ್ಯಾಯದ ವ್ಯಾಪ್ತಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಿಂದ ಎರಡು ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಒಂದೇ ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿರುವಾಗ ನಿಮಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುವ ಉತ್ಪನ್ನವು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್ ಮೂರು ಪರ್ಯಾಯಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅವುಗಳನ್ನು ಒಂದು ಎರಡು ಮತ್ತು ಮೂರು ಎಂದು ಹೆಸರಿಸಬೇಕಾದರೆ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್‌ನಲ್ಲಿ ಮೂರು ಬದಲಿಗಳಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈ ಆಲ್ಕೀನ್‌ನಲ್ಲಿ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲೆ ಮಾತ್ರ ಪರ್ಯಾಯಗಳಿವೆ ಪರಮಾಣು ಇತರ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು ch2
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಡಿಮೆ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಪಷ್ಟವಾದ ಉದಾಹರಣೆ ಇಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಎರಡು ಬ್ರೋಮೊಪೆಂಟೇನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದರೆ ಈಗ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೇಲೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ನೀಡಬಹುದು ನಾನು ಎರಡು ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಮತ್ತು ವಾಸ್ತವದಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸಿದಾಗ ಎರಡನೇ ಇಂಗಾಲದಿಂದ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುವ ಪೆಂಟೂನ್ 81 ಪ್ರತಿಶತದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಕಂಡುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಆದರೆ ಇನ್ನೊಂದು 19 ಪ್ರತಿಶತದಲ್ಲಿ ಮಾತ್ರ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಇದು ಚಿಕ್ಕ ಉತ್ಪನ್ನ ಮತ್ತು ನೀವು ರೂಪುಗೊಂಡ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳೆರಡರಲ್ಲೂ ಪರ್ಯಾಯ ಮಾದರಿಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಹೆಚ್ಚು ಬದಲಿಯಾಗಿರುತ್ತೀರಿ ಅಂದರೆ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಬದಲಿಗಳು ಮಾತ್ರ ಇರುವ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಒಂದು ಪರ್ಯಾಯ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡಿ ಬದಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಮೊನೊ ಬದಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮೊನೊ ಬದಲಿ ಆಲ್ಕೀನ್ ಕಡಿಮೆ ರೂಪುಗೊಂಡಿರುವುದನ್ನು

ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹಣ್ಣಿನ ಸೆಟ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ನೆನಪಿಡುವ ಮುಖ್ಯ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ಎರಡು ಕಲಿತಿದ್ದೇವೆ ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಬದಲಿಯಾಗಿ ಬದಲಿ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಅನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಬರುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾವು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಎತ್ತಿಕೊಳ್ಳುವ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ , ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇನೆ ನಾವು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಬಂದು ಆರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಮೇಲೆ ಈಗ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಬೇಸ್ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಕೂಡ ಒಂದು ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ ಆದರೆ ಕಿತ್ತಳೆ ಮೈನಸ್ ಕೂಡ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ಅದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತದೆಯೇ ಎಂಬುದನ್ನು ಮಾಡಲು ಬಯಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಇದು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಅಮೂರ್ತಗೊಳಿಸುವ ಮೂಲಕ ನಿಮಗೆ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲು ಬಯಸುತ್ತದೆಯೇ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಣುವಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಆಯ್ಕೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವಾಗಲೂ ಸ್ಪರ್ಧೆ ಇರುತ್ತದೆ ಬದಲಿ ಮತ್ತು ನಿರ್ಮೂಲನ ಕ್ರಿಯೆಯ ನಡುವಿನ ಕ್ರಿಯೆಯು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಧಾರವಾಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಬೇಕೇ ಅಥವಾ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಬೇಕೇ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಂಘರ್ಷದ ಸಂಗತಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸುವುದು ಸುಲಭವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಕೊನೆಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಮತ್ತು ಬದಲಿ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮಿಶ್ರಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ನಾವು ಬರೆಯಲು ಮತ್ತು ಓದಲು ಕೆಲವು ನಿಯಮಗಳಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಬೃಹತ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಬೇಸ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಲು ಮತ್ತು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಅಮೂರ್ತಗೊಳಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ತುಂಬಾ ದೊಡ್ಡದಾಗಿದ್ದರೆ ನಾನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಉದಾಹರಣೆಗಾಗಿ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಈ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾನು ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಥವಾ ಎರಡು ಬ್ರೋಮೊಪ್ರೊಪೇನ್ ಮತ್ತು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬಳಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿರುವ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ತೃತೀಯ ಬ್ಯುಟಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಟೆಟ್ರಾಬ್ಯುಟೈಲ್ ಗುಂಪಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಅಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಆಗಿದೆ ಬೃಹತ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ಈ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಬಂಧಿತವಾಗಿರುವ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ತಲುಪಲು ತುಂಬಾ ಕಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಇಲ್ಲಿಗೆ ತಲುಪದೇ ಇರಬಹುದು ಬದಲಿಗೆ ಈ ಪರೀಕ್ಷಕನಿಗೆ ಇದು ಸುಲಭವಾಗಿದೆ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡಲು ಈ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಆಕ್ಸೈಡ್ ಮಾಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನನ್ನ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬೇಸ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸಲು ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯಲು ಮತ್ತು ನಂತರ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಮಾಡಲು ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬಲ್ಕಿಯರ್ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ಗಳು ಈಗ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತವೆ ನನ್ನ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿದ್ದರೆ ಈಗ ಕೇಂದ್ರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತದೆ, ಆಗ ಸಹಜವಾಗಿ ಯಾವುದೇ ಅಡ್ಡಿಯಿಲ್ಲ ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗೆ ಹೋದಾಗ um sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ತುಂಬಾ ಸುಲಭ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸಿದ ಉದಾಹರಣೆಯು ಎರಡು ಬ್ರೋಮೋ ಪ್ರೊಪೇನ್ ಆಗಿದೆ. ನಾನು ದ್ವಿತೀಯಕ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಸೆಕೆಂಡರಿ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಈಗ ಹೈಲೈಟ್ ಮಾಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮೆಥಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅಥವಾ ಬೇಸ್ ಆಗಿ ಬಳಸಿದರೆ ಬಲಭಾಗದಲ್ಲಿರುವ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿ ಇದು ಸುಲಭವಾಗಿ ಮಾಡಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ದಾಳಿ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ಈಗ ನನಗೆ sn2 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡಿ ನನ್ನ ಮೂಲವು ದೊಡ್ಡದಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ನನಗೆ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಆಯ್ಕೆಯಿರುತ್ತದೆ ಅದು sn1 ಅಥವಾ sn2 ಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಅಥವಾ ಅದು g ಮಾಡಬಹುದು ನಿರ್ಮೂಲನೆಗಾಗಿ ಮತ್ತು ಇದು ಈಗ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ನ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಮತ್ತು ಗಾತ್ರದ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ ದೊಡ್ಡ ಬೇಸ್ ದೊಡ್ಡ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಬೇಸ್ ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ವಿತೀಯ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಪ್ರಕರಣಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು sn1 sn2 ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಮಿಶ್ರಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಕೆಲವು ಹೆಸರುಗಳ ನಿರ್ಮೂಲನೆ sn1 ನಿಮ್ಮ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಹೆಚ್ಚು ಬಲವಾಗಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಅದು ಬಲವಾದ ತಳಹದಿಯೂ ಅಲ್ಲ ನಂತರ ಅದು ನಿಮಗೆ ನಿರ್ಮೂಲನೆಯನ್ನು ನೀಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯದ ನಂತರ ಅದು ನಿಮಗೆ sn1 ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಈಗ ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ಯಾವಾಗಲೂ sn1 ಅಥವಾ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ನಿಮಗೆ sn2 ಅನ್ನು ನೀಡುವುದಿಲ್ಲ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಮೊದಲು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಬೀಟಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಅದು ನಿಮಗೆ sn1 ಪರ್ಯಾಯ ಮತ್ತು ಪರೀಕ್ಷೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬೇಸ್ ನೇರವಾಗಿ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಆಯ್ಕೆ ಮಾಡುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು. ಬೀಟಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಬಂಧವು ಒಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅವುಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತಗೊಳಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ನಿಮಗೆ sn2 ಸೆಕೆಂಡರಿ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಪ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು ಹಿಲಿಕ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ನಿರ್ಮೂಲನೆಗಳು ಮತ್ತು ತೃತೀಯಗಳು ಸಹ ಈಗ ಅದೇ ಕೆಲಸವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು, ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಒಂದು ದೊಡ್ಡ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ನಿಮಗೆ ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲು ಆದ್ಯತೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಲು ಬಯಸುವ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಕೊನೆಯ ಭಾಗಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತೇವೆ. ಇಲ್ಲಿ ಈಗ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಲೋಹಗಳೊಂದಿಗಿನ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ, ಕಾರ್ಬನ್ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಬಂಧವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅಂತಹ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಕೆಲವು ಲೋಹಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್‌ನ ಮೇಲೆ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವಿದೆ. ಲೋಹಗಳು ಏನು ಮಾಡುತ್ತವೆ ಎಂದರೆ ಲೋಹಗಳು ಕಾರ್ಬನ್ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಮುರಿಯುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅಯಾನುಗಳು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು

ಅನೇಕ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಲೋಹಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂಬಂಧ ಹೊಂದಲು ಬಯಸುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯುವುದು ಒಂದು ಲೋಹದ ಹಾಲೈಡ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಕಾರ್ಬನ್ ಲೋಹದ ಬಂಧದೊಂದಿಗೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಲೋಹದ ಬಂಧವು ರೂಪುಗೊಂಡ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಗಣನೀಯವಾಗಿ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ದಿಕ್ಕಿನದ್ದಾಗಿದೆ ಎಂದರ್ಥ ಅವರು ಅಯಾನ್ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಆಗಿ ಉಳಿಯುವುದಿಲ್ಲ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಆಗಿ ಉಳಿಯುವುದಿಲ್ಲ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತಿರುವ ಲೋಹಕ್ಕೆ ಲಿಂಕ್ ಮಾಡಲಾಗುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಯುಕ್ತವು ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ಲೋಹದ ಇಂಗಾಲದ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅವುಗಳನ್ನು ಆರ್ಗನೊಮೆಟಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರ್ಗನೊಮೆಟಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಇಂಗಾಲದ ಲೋಹದ ಬಂಧವಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಖಚಿತವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಲೋಹಗಳು ಇದರಲ್ಲಿ ಉತ್ತಮವಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧದಂತೆಯೇ ಸ್ಥಿರ ಬಂಧಗಳ ದಿಕ್ಕಿನ ಬಂಧಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅಂತಹ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಆರ್ಗನೊಮೆಟಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಈಗ ಹೆಚ್ಚು ಚರ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮೊದಲ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚು ಗುರುತಿಸಲ್ಪಟ್ಟ ಆರ್ಗನೊಮೆಟಾಲಿಕ್ ಸಂಯುಕ್ತವು ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಹೆಸರಿಸಲಾಗಿದೆ 1900 ರಲ್ಲಿ ಈ ಅಣುಗಳನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿದ ವಿಕ್ಟರ್ ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ನಂತರ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿದು 100 ವರ್ಷಗಳಿಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಅವನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಾಗ ಅದನ್ನು ಹೇಗೆ ಮಾಡಿದನು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾನು ಬ್ರೋಮೋಥೇನ್ ಅನ್ನು ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಅದು ಇದ್ದರೆ ಒಣ ಈಥರ್‌ನಲ್ಲಿ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಮೆಟಾಲಿಕ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಳಸುತ್ತಿರುವ ದ್ರಾವಕವು ಲೋಹದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸದ ವಸ್ತುವಾಗಿರಬೇಕು. n ಒಣ ಈಥರ್‌ನಂತಹ ದ್ರಾವಕದಲ್ಲಿ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೀನ್ ಅನ್ನು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಅದು ಲೋಹದ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧವು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧ ಮತ್ತು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಬ್ರೋಮಿನ್ ಬಂಧ ಇರುವ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಈಗ mg br ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಒಂದು mg ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು br ಮೈನಸ್ ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳನ್ನು ಯಾವುದೇ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ನ ಯಾವುದೇ ಲವಣಗಳಾಗಿ ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಅಯಾನಿಕ್ ಬಂಧವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಬಂಧವು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕಾರ್ಬನ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಬಂಧ ಕಾರ್ಬೋನಿಲ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ ಸುಮಾರು br ಮೈನಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಪರಿಣಾಮಕಾರಿಯಾಗಿ ಪ್ಲಸ್ ಟು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಕೇಂದ್ರೀಕೃತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಈ ಎರಡು ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದ ಕಾರ್ಬನ್ ಬಂಧವು a ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಕಾರಕವು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಕೋವೆಲೆಂಟ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂಗಾಲವು ಋಣಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ಬಹುತೇಕವಾಗಿ ಊಹಿಸಬಹುದಾದಷ್ಟು ಧ್ರುವೀಕರಣಗೊಂಡಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಚಾರ್ಜ್ಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಕೋವೆಲನ್ಸಿಯ ಬಂಧದ ಮೂಲಕ ಸಂಪರ್ಕಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಬಿಆರ್ ಮೈನಸ್ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗೆ ಏನಾಗಬಹುದು ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ನಿಖರವಾಗಿ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬನ್ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಇಲ್ಲಿ ಋಣಾತ್ಮಕ ವಿದ್ಯುದಾವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅದು ಈಗ ವಿರುದ್ಧವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ತುಂಬಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಕಾರಕವು ನೀವು ಹೊರಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದಾದ ವಸ್ತುವಲ್ಲ, ನೀವು ಮೇಜಿನ ಮೇಲೆ ಇರಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಗಾಳಿಗೆ ಒಡ್ಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ತೇವಾಂಶದೊಂದಿಗೆ ಅದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಅದು ವಿನಿಮಯ ಮಾಡಬಹುದಾದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೊಂದಿರುವ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಕಾರಕವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಇದನ್ನು ತೆಳುವಾದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಲೋಹದ ಬಂಧವು ನಕಾರಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ನೊಂದಿಗೆ ಒಡೆಯುತ್ತದೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಪ್ರೋಟಾನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಈಥೈಲ್ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ರೋಹ್‌ನ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನನಗೆ ಈಥೇನ್ ಜೊತೆಗೆ mgorx ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಎಲ್ಲಿದೆ ಅಥವಾ ಇದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಈ ಸಂಯುಕ್ತ mg ಅಥವಾ x ಒಂದು ಉಪ್ಪು ಆಗಿದ್ದು, ಅಲ್ಲಿ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ಅಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್‌ಗೆ ಬಂಧಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಜೊತೆಗೆ ಉಪ್ಪನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಕಾರಕವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಥವಾ ತೇವಾಂಶಕ್ಕೆ ಒಡ್ಡಿಕೊಂಡರೆ ಉದ್ದೇಶಪೂರ್ವಕವಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ತೆರೆದಿದ್ದರೆ ವಾತಾವರಣದಿಂದ ತೇವಾಂಶವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಕು ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನಮಗೆ ನೀಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಈಗ ಅದೇ ರೀತಿಯಾಗಿ ವುರ್ಟ್ಜ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ಅಪ್ಲಿಕೇಶನ್‌ಗಳಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಹಿಂಸಾತ್ಮಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಸೋಡಿಯಂ ಮೆಟಾಲಿಕ್ ಸೋಡಿಯಂನ ಕಾರ್ಬನ್ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಬಂಧವನ್ನು ಒಡೆಯುತ್ತದೆ ಸೋಡಿಯಂ ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಸೋಡಿಯಂಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸೋಡಿಯಂ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊರತೆಗೆಯುತ್ತದೆ. ನಾವು ಮೊದಲು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾದ ಬೆತ್ತಲೆ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತಹ ಎರಡು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗೆ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳ ದ್ವಿಗುಣ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ನಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ . ಇಲ್ಲಿ ಬರೆಯಲಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ನ ಎರಡು ಅಣುಗಳು ಸೋಡಿಯಂನ ಎರಡು

ಪರಮಾಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ, ಅದು ನಮಗೆ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು ವಿಸ್ತೃತ ಇಂಗಾಲದ ಸರಪಳಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅದು ಹಲೋಡಲ್ಲಿನ ಒಟ್ಟು ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಗಿಂತ ಎರಡು ಪಟ್ಟು ಹೆಚ್ಚು ಆಲ್ಕೇನ್ ಜೊತೆಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಹ್ಯಾಲೈಡ್‌ನ ಎರಡು ಅಣುಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ವುಡ್ಸ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಎರಡು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಜೋಡಿಸಬಹುದಾದ ಸಂಯೋಜಕ ಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಬಹುದು, ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನೀವು ಎರಡೂ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಕತ್ತರಿಸಿ ಉಪ್ಪಿನಂತೆ ಹೊರಡುತ್ತೀರಿ ಸೋಡಿಯಂನೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಎರಡು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿಕೊಂಡು ನಮಗೆ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಲೋಹದೊಂದಿಗೆ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೈನ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ಯಾವಾಗಲೂ ಅತ್ಯಂತ ಮುಖ್ಯವಾದುದು ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ನಮಗೆ ಋಣಾತ್ಮಕ ಆವೇಶದ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರಕವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಕಾಡಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಮಗೆ ಹೈಡ್ರೋಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿರುವ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಮಾತ್ರ ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವುಗಳು ಅದಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಸೀಮಿತವಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ಹೇಳಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೂರು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮುಖ್ಯ ವರ್ಗಗಳನ್ನು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಇದು sn1 ಮತ್ತು sn2 ಅನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಎರಡನೆಯದು ಎಲಿಮಿನೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ಮೂರನೆಯದು ಲೋಹಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಈಗ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ದೊಡ್ಡ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಲು ಬಳಸಬಹುದು ನಾವು ಈಗ ಬಳಸುವ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಸಾವಯವ ಅಣುಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮಾರ್ಗವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ sn1 ಅಥವಾ sn2 sn1 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ah, ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್ ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವವಾಗಿದ್ದರೆ ವರ್ಣಭೇದೀಕರಣಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ sn2 ವಿಲೋಮಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ನಾವು ಅಸಮಪಾರ್ಶ್ವದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಂರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಉತ್ಪನ್ನದಲ್ಲಿ ನಾವು ವಿರುದ್ಧವಾದ ಸಂರಚನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ಸಹಜವಾಗಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಸ್ವರೂಪಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳು ರೂಪುಗೊಂಡ ನಂತರ ನಾವು ಆಲ್ಕೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ, ಇದನ್ನು ಹಣ್ಣಿನ ಹಾಲೋ ಆಲ್ಕೇನ್‌ಗಳ ತಾಣಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ರೂಪಿಸಬಹುದು ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಕಾರಕಗಳು ಇದು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ ಮೂರನೇ ವರ್ಗದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ. ಇದನ್ನು ನಾನು ಇಲ್ಲಿಗೆ ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ವಿಷಯದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಹಾಲೋ ಅಲ್ಕಾನೆಸ್‌ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿರುವ ಹಾಲೋ ಅರೇನೀಸ್‌ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK