ನಾನೇ ಪುಣ್ಯ ಮೂರ್ತಿ ಡೀಪಾಂಡರ್ ಕೆಮಿಸ್ಟ್ರಿ ಐಐಟಿ ಗುವಾಹಟಿಯಿಂದ ಐಐಟಿ ಪಾಲ್ ಕಾರ್ಯಕ್ರಮಕ್ಕೆ ನಿಮ್ಮೆಲ್ಲರನ್ನೂ ಸ್ವಾಗತಿಸುತ್ತೇನೆ ಈ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಮಗೆ ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿ ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನಾಲ್ಕು ವಿಧಗಳಾಗಿ ವಿಂಗಡಿಸುತ್ತೇವೆ . ಮೊದಲು ನಾವು ಓಹ್ ಬಂಧದ ಸೀಳುವಿಕೆ ಮೂಲತಃ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ತಾಮ್ರದ ಸಿಲಿಕಾ ಆಮ್ಲದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ಕೋಹ್ ಬಂಧದ ಸೀಳುವಿಕೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಅನ್ಹೈಡ್ರೈಡ್ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಎಸ್ಟರ್ ರಚನೆಯನ್ನು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವುದು ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಅಖಂಡವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅಣುವಿನ ಭಾಗವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ch ಬಂಧವನ್ನು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ch ಬಂಧವನ್ನು ನೈಟ್ರೊಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಉದಾಹರಣೆಗೆ th ನಲ್ಲಿ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಇ ಪ್ರಕರಣ ಮತ್ತು ch ಬಂಧವನ್ನು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಓಹ್ ಬಾಂಡ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ನೈಟ್ರೊಬೆನ್ಜಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸೀಳನ್ನು ಕೊನೆಗೊಳಿಸುತ್ತೇವೆ ಅವರು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಬೇಸ್ಗಳೊಂದಿಗೆ ಉಪ್ಪನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು . ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಬೇಸ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಇದು ಉತ್ಪನ್ನದ ಮೂಲಕ ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಮತ್ತು ನೀರನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆಮ್ಲವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯ ಸ್ವಭಾವದ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಆಮ್ಲವು ಈ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ, ಅದು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಉಪ್ಪು ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನದ ಮೂಲಕ ನೀರನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ನೀರು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಸೋಡಿಯಂ ಬೈಕಾರ್ಬನೇಟ್‌ನಂತಹ ದೊಡ್ಡ ಬೇಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಮ್ಮಲ್ಲಿರುವ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಅನಿಲವಾಗಿದೆಯೇ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲವೇ ಎಂಬುದನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಬಳಸುವ ಪರೀಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ. ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಬೈಕಾರ್ಬನೇಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್‌ನ ವಿಕಾಸವನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ನಂತರ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಆಮ್ಲ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳಬಹುದು ಇದು ನಾವು ಪರೀಕ್ಷೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಸಾವಯವ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿನ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ಬಳಸಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಬೇಸ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ನೀವು ಉಪ್ಪು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂನಂತಹ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋ ಪಾಸಿಟಿವ್ ಅಂಶಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಉಹ್ ಲೋಹಗಳು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಸೋಡಿಯಂ ಮತ್ತೆ ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲವನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳು ದೊಡ್ಡ ಆಮ್ಲಗಳು ಮತ್ತು ನೀವು ಜಲೀಯ ಮಾಧ್ಯಮವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಾಗ ಅವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನಿಗೆ ವಿಘಟನೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಭಾಗಶಃ ಅವು ವಿಘಟನೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಅವು ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿವೆ. ನೀವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಅಸಂಘಟಿತ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ವಿಘಟಿತ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಸಮತೋಲನದಲ್ಲಿ ಕಾಣಬಹುದು. ಇದು ಆಮ್ಲದ ಬಲವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ, ಇದು hcl ನಂತಹ ಖನಿಜ ಆಮ್ಲದಂತಲ್ಲ, ಇದು cl ಮೈನಸ್ಗೆ ಸಂಪೂರ್ಣ ಅಯಾನೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು h ಪ್ಲಸ್ ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ಕೊಪೊಸಿಲೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋನಿಯಮ್ io ಅನ್ನು ನೀಡಲು ವಿಘಟನೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು n ಇದು ಆಮ್ಲದ ಬಲವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಆಮ್ಲವು ಪ್ರಬಲವಾದ ಆಮ್ಲವಾಗಿದ್ದು ಅದು ವಿಘಟನೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಾರ್ಪಸ್ ನಂತರ ಅಯಾನನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು ಅದು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಭಾಗಶಃ ಆಗಿರಬಹುದು ಅದು ಆಗಿರಬಹುದು ಇದರ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಆಹ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅಯಾನು ಕಡಿಮೆ ಇರುತ್ತದೆ ಬೇರ್ಪಡಿಸದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದನ್ನು ಜಲೀಯ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ವಿಘಟನೆಯ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ವಿವರಿಸಬಹುದು ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಬಳಸಿ ವಿವರಿಸಬಹುದು ಇದು ಆಮ್ಲ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾದ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿಘಟಿತ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಘನ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಸಾಂದ್ರತೆ ಅಯಾನು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋನಿಯಂ ಅಯಾನುಗಳು ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ ಮೋಲ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಅಯಾನು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋನಿಯಂ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಬೇರ್ಪಡಿಸದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಆಮ್ಲ ವಿಘಟನೆ ಸ್ಥಿರ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲವು ಪ್ರಬಲವಾಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪೂರ್ಣಾಂಕ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಮಗೆ ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿ ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಆಮ್ಲದ ಬಲವನ್ನು ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸುತ್ತೇವೆ . pka ಸಮಾನ log ka ah ಆಮ್ಲದ ಬಲವನ್ನು ಈ pka ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ವಿವರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಪೂರ್ಣಾಂಕ ಮೌಲ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು pk ಆಗಿದ್ದರೆ ಕಡಿಮೆ ಆಮ್ಲವು ಬಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು pk ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲವು ದುರ್ಬಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ನೀವು ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದನ್ನು ನೀವು ಯಾವಾಗಲೂ ನೋಡಬಹುದು ಈ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸರಿಯಾದ pka ಮತ್ತು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲವು ಯಾವಾಗಲೂ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲಗಳಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಕಡಿಮೆ pka ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಏಕೆ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಫಾರ್ಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅಯಾನಿನ ಅನುರಣನದಿಂದ ಇದನ್ನು ವಿವರಿಸಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಇದು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ ಇದು ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ಯಾಪ್ ಆಸಿಲೇಟ್ ಅಯಾನು ಈ ಅನುರಣನವನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು ಹೆಚ್ಚು ಕಾಂಬೊ ಸ್ಲಿಟ್ ಅಯಾನ್‌ನ ರಚನೆಯನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಚಿತ್ರಿಸಬಹುದು , ಇದರ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಏಳು ಓಮ್ ಪ್ರಬಲವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಬಂಧದ ಉದ್ದವು ಎರಡೂ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅನುರಣನದಿಂದಾಗಿ ಈ ತಾಮ್ರದ ನಂತರದ ಅಯಾನು ಸ್ಥಿರಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಕ್ಯಾಪಾಸಿಟಿ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿಸುವ ಲೀಡ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಸ್ಲೇಟ್ ಅಯಾನ್‌ನ ಸ್ಥಿರೀಕರಣವನ್ನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅಯಾನ್‌ನ ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಯಿಂದ ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಮಾಡಿದ ಆಹ್ ಮೂಲಕ ವಿವರಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಎಸ್‌ಪಿ ಎರಡು ಹೈಬ್ರಿಡ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕದ ಬಳಕೆಯಾಗದ p ಕಕ್ಷೀಯ ಮತ್ತು ಈ ಬಳಕೆಯಾಗದ p ಕಕ್ಷೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಇಂಗಾಲದ ಈ p ಕಕ್ಷೆಯೊಂದಿಗೆ ah ಅನ್ನು ಅತಿಕ್ರಮಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕದ p ಕಕ್ಷೆ ಮತ್ತು d ಅನ್ನು ಆಣ್ವಿಕ ಕಕ್ಷೆಯಿಂದ ಸ್ಥಳೀಕರಿಸಿದಂತೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು . ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನೀವು ಎರಡು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಲೋನ್ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಈ ಆಹ್ ಪಿ ಆರ್ಬಿಟಲ್ ಒಂಟಿ ಜೋಡಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಒಂದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಇದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿ ಮೂರು ಪರಮಾಣುಗಳು ನಾಲ್ಕು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಅವುಗಳು ಡಿಲೊಕಲೈಸ್ ಆಗಿವೆ ಮತ್ತು ಸಮತಲದ ಮೇಲೆ ಮತ್ತು ಕೆಳಗೆ ಮತ್ತು ಈ ಕ್ಯಾವಾ ಸ್ಲೇಟರ್ ಅಯಾನ್ ಮಾಡಿ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ , ಇದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ

ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿಸಲು ಕಾರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅನುರಣನದ ಮೂಲಕ ದಹನದ ಈ ಸ್ಥಿರತೆಯ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಈಗ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಪರ್ಯಾಯದ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪು ಇಂಗಾಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಪರಮಾಣು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅಯಾನಿಸ್ಟ್ ಆಹ್ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಿಂದ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿಸುತ್ತದೆ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಅದು ಕೋಬ್ ಆಸಿಲೇಟ್‌ನ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿಗೆ ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಫಾರ್ಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಈ ಪರ್ಯಾಯವಲ್ಲದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ. ಇದು ಮಿಥೈಲ್ ಗುಂಪು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪು ಇದು ತಾಮ್ರದ ಸ್ಲೇಟ್‌ಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಇದರ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಿದಾಗ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಮುಂದೆ ಹೋದಾಗ ಇದು ಮತ್ತೆ ಕಡಿಮೆ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಥೈಲ್ ಗುಂಪು ತಾಮ್ರದ ಸ್ಲೇಟ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಕಡೆಗೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ. ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆ ಆಮ್ಲೀಯತೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಕ್ರಮವು ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಮತ್ತು ನೀವು ಅಲಿಫಾಟಿಕ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಮತ್ತು ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ g ರೌಪ್ ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯ ಆಮ್ಲೀಯತೆ ಮತ್ತು ಈ ಪರ್ಯಾಯವಲ್ಲದ ಫಾರ್ಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಹೆಚ್ಚು ಇದನ್ನು ಮೆಥನೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಬಲ io ಪ್ಯಾಕ್ ಹೆಸರು ಎಥೊನಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರೊಪಿಯಾನಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಎಥೊನಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಇನ್ನೊಂದರ ಮೇಲೆ ಇರುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾವು ಇದರ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ ಎಥಾನೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಈ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೋಲಿಕೆ ಮಾಡಿ ಆದ್ದರಿಂದ ah ch ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು cl ಬಂಧದಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಒಂದನ್ನು cl ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಲೋರಿನ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಡ್ರಾಯಿಂಗ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಈಗ ಇದರ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಈ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಡ್ರಾಯಿಂಗ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹೊಂದಿರುವಾಗ ನೀವು ಡ್ರಾಯಿಂಗ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಆಮ್ಲತೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಎರಡು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುಗಳನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ನೀವು cl2 ch ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಕ್ಲೋರಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ನೀವು ಈ ಆಹ್ ನಾಲ್ಕು ಸಂಯುಕ್ತಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಆಮ್ಲತೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನೋಡಿ ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ಅಂಕಿ ಅಂಶವೆಂದರೆ ನೀವು ಡ್ರಾಯಿಂಗ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಿದಾಗ ತಾಮ್ರದ ನುಣುಪಾದ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಿದಾಗ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ನೀವು ವಿವಿಧ ಬದಲಿಗಳನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಿದಾಗ ಅವು ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತವೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಆಮ್ಲೀಯತೆ ಈಗ ನೀವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಕೋಹ್ ಬಂಧದ ಸೀಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಸೀಳನ್ನು ನೋಡೋಣ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಎಥಾನಿಕ್ ಆಮ್ಲವು p2o5 ನಂತಹ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಅಥವಾ ಅನ್ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಇದು ಸುಲಭವಾಗಿ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಎಥನೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಎರಡು ಅಣುಗಳು ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸೇರಿ ಎತ್ತರವಿಲ್ಲದಂತಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಬಾಂಡ್ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನಿಂದ ನೀರನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಫಾಸ್ಫರಸ್‌ಬರ್ನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ಈ ಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ನೀರನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದರಿಂದ ಈ ನೀರನ್ನು ಈ ಓ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಉತ್ಪಾದಿಸಬಹುದು . ca ಕಾರ್ಬನ್ ಓಹ್ ಗುಂಪನ್ನು ಸೀಳಲಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಸಹ ಮತ್ತು ಬಂಧವನ್ನು ತಯಾರಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೇಡ್ ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಆಂದೋಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಪೂರ್ವಗಾಮಿಯಾಗಿ ಉಹ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಸಂಭವನೀಯ ಖರ್ಚು ಮಾಡಿದ ಆಕ್ಸೈಡ್ನೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಅನ್ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದು ಈ ನೀರಿನ ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತದೆ ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಪೆಂಟಾಕ್ಸೈಡ್ ನೀರಿನ ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಆಮ್ಲದ ಜೊತೆಗೆ ತಾಮ್ರವನ್ನು ಆಮ್ಲದಂತಹ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಬಿಸಿಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು , ಇದು ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ನಾವು ಬಳಸುವ ಹಲವಾರು ವಿಧಾನಗಳು ಲಭ್ಯವಿವೆ . ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲದ ಎರಡನೆಯ ಕ್ರಿಯೆಯು ಎಸ್ಟರಿಫಿಕೇಶನ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಎಥನೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಮೆಥನಾಲ್ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಬೇಸ್ ಇರುವಿಕೆ ರಿವರ್ಸಿಬಲ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ಅವು ಮೀಥೈಲ್ ನೀಡಲು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು. ನೀವು ವಿರುದ್ಧವಾದ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಈ ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ಅವರು ಮೀಥೈಲ್ ಎಸ್ಟೇಟ್ ಎಂದು ಕರೆಯುವ ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡುವ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಒತ್ತಡದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ನೀರನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಸಮತೋಲನದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿರಬಹುದು ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಸ್ಟರಿಫಿಕೇಶನ್ ಮಾಡುವಾಗ ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಫಿಶರ್ ಎಸ್ಟೆರಿಫಿಕೇಶನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಒಂದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಮುಂದಕ್ಕೆ ತಳ್ಳಬಹುದು. ಸಾಕಷ್ಟು ಇಳುವರಿ ಅಥವಾ ನೀವು ಉತ್ತಮ ಇಳುವರಿಯನ್ನು ಮಾಡಲು ಬಯಸಿದರೆ ನೀವು ಐಸೊಟ್ರೊಪಿಕ್ ಡಿಸ್ಟಿಲೇಷನ್ ಮೂಲಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಿಶ್ರಣದಿಂದ ಈ ನೀರನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬೇಕು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ನೀರನ್ನು ಹೊಂದಿರಬಾರದು, ನೀವು ರಂಜಕ ಪೆಂಟಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿ ನೀರನ್ನು ತೆಗೆಯಬಹುದು ನೀರನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ ನಂತರ ನೀವು ನೀರನ್ನು ತೆಗೆದರೆ ನೀವು ತೆಗೆದುಹಾಕಬೇಕಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹಿಂತಿರುಗಿಸುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಎಸ್ಟರ್ನ ಉತ್ತಮ ಇಳುವರಿಯನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಎಸ್ಟರ್ ಮಾಡಲು ಇದು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಎಸ್ಟರ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ನಂತರ ನಾವು ಮಾಡಬಹುದು ಹಲವಾರು ಸಾವಯವ ರೂಪಾಂತರಗಳನ್ನು ಮಾಡಿ ಈಗ ನಾವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಪ್ರೋಟೋನೇಶನ್ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀವು ಒಮ್ಮೆ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಅಡಿಟಿಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಒಂದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಈ ಟೆಟ್ರಾಹೆಡ್ರಲ್ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮಧ್ಯಂತರದಿಂದ ಈ ಮಧ್ಯಂತರದಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆಯನ್ನು ರಚಿಸಿದಾಗ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಮೊದಲ ಭಾಗವನ್ನು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಹೇಗೆ ಎಸ್ಟರ್ ಮಾಡಬಹುದು ಎಂಬುದರ

ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನಾವು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗೆ ವಿಭಜಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಅದೇ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ನೀರನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಆಹ್ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಹೈಡ್ರೋನಿಯಂ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನು ಮತ್ತೆ ನೀವು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಓಹ್ ನೀವು ಇದನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಮಧ್ಯಂತರ ಇದು ಮೂಲತಃ ಪ್ರೋಟಾನ್ ವರ್ಗಾವಣೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮೊದಲು ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿ ಮತ್ತು ನೀರನ್ನು ಬೇಸ್ ಆಗಿ ಬಳಸಿ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತೆ ಹೈಡ್ರೋನಿಯಮ್ ಅಯಾನು ಮಾಡಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಎಸ್ಟರ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಇದನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಎಸ್ಟರ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ah ರೂಪಾಂತರಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಎಸ್ಟರ್‌ಗೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಹೇಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಯಾಂತ್ರಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಾಗಿದ್ದು, ಈಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಒತ್ತಡದ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಇದು ಸಮತೋಲನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ m ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆಮ್ಲವನ್ನು ಆಸಿಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸುವುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಈ ಪ್ರೊಪಿಯೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲ ನೀವು ರಂಜಕ ಲೋಲಕ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ತೆಳುವಾದ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅದನ್ನು ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಸಿಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆ ಕಾರ್ಬನ್ ಓಹ್ ಬಂಧವು ಕಾರ್ಬನ್ cl ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಬಂಧವನ್ನು ನೋಡಿ ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪೂರ್ವಗಾಮಿಗಳನ್ನು ನಾವು ಆಂದೋಲನ ಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಪೂರ್ವಗಾಮಿಯಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿದಾಗ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಈಗ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಈಗ ನಾವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಮತ್ತು ಸುಲಭವಾಗಿ ನಡೆಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಯೋಜನವೆಂದರೆ ಹಲವಾರು ವಿಧಾನಗಳು ಲಭ್ಯವಿವೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಮ್ಲ ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸಲು ಪರಿಣಾಮಕಾರಿ ವಿಧಾನವೆಂದರೆ ಥರ್ಮಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವುದು ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ಸಲ್ಫರ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಅನಿಲ ಅವರು ಹೋಗಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಕೆಲವು ಉತ್ಪನ್ನಗಳೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಅದು ಶುದ್ಧ ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಸುಲಭವಾಗುತ್ತದೆ ಮೂರನೇ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಮೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಅಮೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸಲು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಬೆಂಜಾಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀವು ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು, ಅದು ಮೊದಲು ಉಪ್ಪನ್ನು ರೂಪಿಸಬಹುದು, ನೀವು ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅದು ಉಪ್ಪನ್ನು ಯಾವುದೇ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು. ನೀವು ಉಪ್ಪನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ಅಮೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ತಾಮ್ರದ ನುಣುಪಾದ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಅಮೋನಿಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಉಪ್ಪನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಉಪ್ಪನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಅದು ಅಮೈಡ್ಸ್ ಬೆಂಜಮೈಡ್ ಪ್ರಕರಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅಲಿಫ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸಿ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಡಿಕಾಪ್ರಿಪೋಸಾಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ನೀವು ಬಳಸಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಎರಡು ಸಮಾನವಾದ ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಪಡೆದ ಅಮೋನಿಯಂ ಉಪ್ಪನ್ನು ನೀವು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ನೀವು ಅದನ್ನು ತಯಾರಿಸುತ್ತೀರಿ ಅಮೈಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಇಮೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಇದನ್ನು ಇಮೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಥಾಲಿಡೋಮ್ ಥಾಲಿಮಾಲ್ಡ್ ಮತ್ತು ನೀವು ಉಪ್ಪನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ನೀವು ಉಪ್ಪನ್ನು ರೂಪಿಸಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಅಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು i ಅಮೋನಿಯದ ಒಂದು ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವ ಮೂಲಕ ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದಲ್ಲಿನ ಕೋಹ್ ಬಂಧದ ಸೀಳುವಿಕೆಯ ನಾಲ್ಕು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಮೊದಲು ನೀವು ಮರವು ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಪೆಂಟಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲದಂತಹ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ಏಜೆಂಟ್‌ನ ಒತ್ತಡಕ್ಕೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್ ರಚನೆಯನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲದ ಎಸ್ಟೆರಿಫಿಕೇಶನ್ ಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಬೇಸ್ ತುಂಡು ಅವುಗಳನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಎಸ್ಟರ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮೂರನೇ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ ಮೂರನೇ ಉದಾಹರಣೆಯಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಲೋಲಕ ಕ್ಲೋರೈಡ್ pcl3 ಅಥವಾ ಥಿಯೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಆಕ್ಸಲೇಟ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ನಂತಹ ಕಾರಕವನ್ನು ಬಳಸುವುದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಬಳಸುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಕಾರಕಗಳಾಗಿವೆ ನಂತರ ಆಮ್ಲ ದ್ರವವು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ uh ಕಾರ್ಬನ್ ಆಸಿಡ್ ಫ್ಲೋರೈಡ್ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಸ್ವಭಾವವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಅವುಗಳು ಸುಲಭವಾಗಿ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಈಗ ಮಧ್ಯಮ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಂತರ ಸೇರ್ಪಡೆ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಆಯ್ಕೆವಾಗಿ ಪಡೆಯಲು ನೀವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಅಮೈಡ್‌ಗೆ ಹೇಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ನಾವು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಮೊದಲು ನೀವು ಅಮೋನಿಯಾವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಉಪ್ಪನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತವೆ, ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಉಪ್ಪನ್ನು ನೀರಿನ ಅಣುವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವ ಮೂಲಕ ಅನುಗುಣವಾದ ಅಮೈಡ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಮುಂದಿನ ಆಹ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕೋಹ್ ಗುಂಪು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎರಡು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ ಎರಡು ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮೊದಲನೆಯದು ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲದ ಕಡಿತ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಪ್ರೊಪನೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ಅದನ್ನು ತಕ್ಷಣವೇ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು, ಇದನ್ನು ಕಡಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮತ್ತು ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಥವಾ ಡೈಬೋರೇನ್ ಆಧಾರಿತ ಕಾರಕಗಳನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ನಾವು ಬಳಸುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಕಾರಕವು ಕೊಪ್ರೊಪಿಸಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಸ್ ತ್ವರಿತವಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನೀವು ಉಪ್ಪನ್ನು ರೂಪಿಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ. ನೀವು ನೀರಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಆಸಿಡ್ ಆಗಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವುದು ಹೇಗೆ ಎಂಬ ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಇದು ಒಂದು ಆದರೆ ನೀವು ಮಾಡಬಹುದು ಸೋಡಿಯಂ ಬೊರೊಹೈಡ್‌ನಂತಹ ಇತರ ಕಡಿಮೆಗೊಳಿಸುವ ಏಜೆಂಟ್‌ಗಳನ್ನು ಬಳಸುವುದರಿಂದ ಅವು ಸಹಜವಾಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಸೋಡಿಯಂ ಬೊರೊಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಇತ್ತೀಚೆಗೆ ಅಯೋಡಿನ್‌ನಂತೆ ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ . ಪ್ರತಿಬಿಂಬಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತಯಾರಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಇದು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ

ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಅಥವಾ ಯಾವುದೇ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಆಯ್ದವಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಅಮೈನೋ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಮಾಡಬಹುದು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಅಮೈನೊ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀವು ಬೇಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ವಿಭಜನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಸೋಡಾ ಸುಣ್ಣದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಅಥವಾ ಸರಳ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಅನಿಲಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ . ಡಿಕಾಫ್ ಆಸಿಲೇಷನ್ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಎಥೋಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ನೀವು ಮೀಥೇನ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಬೆಂಜೈಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಅದು ಸಿಗುತ್ತದೆ ಬೆಂಜೀನ್ ಮತ್ತು ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀವು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಮತ್ತು ನೀವು ಸೋಡಾ ಸುಣ್ಣದೊಂದಿಗೆ ಶಾಖವನ್ನು ಸೇವಿಸಿದಾಗ ಅವು ಡಿಕಾಫ್ ಆಂದೋಲನಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಇದಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾದ d ಕರ್ವ್ ಆಸಿಲೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ , ಇದು ನಾಲ್ಕನೇ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಚವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಈ um h ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಾಗ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ah ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಹಾಗೇ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಣುವಿನ ch ಬಂಧದ ಭಾಗದ ಈ ah ಭಾಗವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಎರಡು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಒಂದು ಹೆಲ್ ವರ್ಲ್ಡ್ ಹಾರ್ಟ್ ಸೆಲಿನ್ಸ್ಕಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಲ್ಲಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಈ ಕೆಪಾಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ನೀವು ಕ್ಲೋರಿನ್ ಅಥವಾ ಬ್ರೋಮಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೆಂಪು ರಂಜಕದ ಒತ್ತಡದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅದು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಮತ್ತು ಕೆಂಪು ರಂಜಕ ಆಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನದ ನಂತರ x cl ಅಥವಾ br ಆಗಿರಬಹುದು. ಆಲ್ಫಾ ಕಾರ್ಬನ್ ಅನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಟ್ ಮಾಡಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾವು ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಆಲ್ಫಾ ಬ್ರೋಮೋ ಆಹ್ ಪ್ರೊಪಿಯೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಈ ಅತ್ಯಂತ ಉಪಯುಕ್ತ ಸಂಯುಕ್ತ ಸಂಯುಕ್ತ ಮತ್ತು ಮತ್ತಷ್ಟು ವಿವಿಧ ಅಣುಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಒಂದು ಬಿಲ್ಡಿಂಗ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಆಗಿದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಆಹ್ ನಾವು ಇದನ್ನು ಎರಡು ಬ್ರೋಮೋ ಪ್ರೊಪಿಯೋನಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸೋಣ ಇದನ್ನು ನಾವು ಮತ್ತಷ್ಟು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಸೋಡಿಯಂ ಸೈನೈಡ್‌ಗೆ ನೀವು ಸೈನೇಶನ್ ಮಾಡಬಹುದು . ಆಹ್ ಜಲವಿಚ್ಛೇದನವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ನೀವು ಡೈ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ನೀವು ಮೈನಸ್‌ಗೆ ಶಕ್ತಿಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಆಲ್ಫಾ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಓಹ್ ಮೈನಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ನೀವು ಲ್ಯಾಕ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲ್ಯಾಕ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀವು ರಚಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಹೆಚ್ಚು ಉಪಯುಕ್ತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಲ್ಫಾ ಹಾಲೋ ಈ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸಮತೋಲನದ ಪರ್ಯಾಯ ಕ್ರಿಯೆಯ ಮೂಲಕ ವಿಭಿನ್ನ ಆಣ್ವಿಕ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಇದು ಬದಲಿ ಇದು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಮತ್ತು ಸುಲಭವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಇದು ತುಂಬಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಸೈನೋ ಉಹ್ ಕೋಬಾಸಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಅಮೈನೊ ತಾಮ್ರ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಆಲ್ಫಾ ಅಮೈನೋ ಆಮ್ಲ ಲ್ಯಾಕ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಸೈನೊಕಾಪಾಸಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಇತರ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಣೆ ಮತ್ತು d ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಈ ಬೆಂಜಾಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ರಚಿಸಬಹುದು ನೀವು ನೈಟ್ರೋ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿ ನೀವು ಸೈನೊ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಬೆಂಜೈಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸೈನ್ ಅನ್ನು ಯಾವಾಗಲೂ ಪಡೆಯಬಹುದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದ ಕಾರ್ಬನ್ ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಇಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲ, ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮಾರ್ಗವನ್ನು y ಆಯ್ಕೆಯಿಂದ ಬರೆಯುವ ಮೂಲಕ ಇದನ್ನು ವಿವರಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್‌ಗೆ n ಮೋಡ್ ಮೆಟಾಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣುವಿನಲ್ಲಿ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಪ್ಯಾರಾ ಆರ್ಥೋಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಈ ತಾಮ್ರದ ಸಿಲಿಕಾ ಆಮ್ಲವು ಒಣಗಿಸುವ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಯಾವಾಗಲೂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮೆಟಾಕಾರ್ಬನ್ ಪರಮಾಣು ಇನ್ನೊಂದೆಡೆ ಅಲ್ಲ, ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ದಾನ ಮಾಡುವ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಸಹಜವಾಗಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದೊಂದಿಗೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಅನುರಣನ ರಚನೆಯನ್ನು ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಡ್ರಾಯಿಂಗ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಬರೆಯುವ ಮೂಲಕ ವಿವರಿಸಬಹುದು w ಹೆನ್ ನೀವು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನೀವು ಈ ಸಿಗ್ಮಾ ಕಾಂಪ್ಲೆಕ್ಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಆಹ್ ಸಿಗ್ಮಾ ಸಂಕೀರ್ಣದ ಅನುರಣನ ರೂಪವನ್ನು ಬರೆದರೆ ಇನ್ನೊಂದು ರಚನೆಯಾಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ರೂಪಾಂತರಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಈ ರೆಸ್ಟಾರೆಂಟ್ ರಚನೆಗಳು ಈ ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಈ ನೈಟ್ರೋ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಮೇಲೆ ದಾಳಿ ಮಾಡಿತು ಮತ್ತು ಮೊದಲು ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರ ಸಿಗ್ಮಾ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ರಚಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಮಧ್ಯವರ್ತಿಗಳ ಪ್ರಾದೇಶಿಕ ರಚನೆಯನ್ನು ನೀವು ಓದಿದರೆ ಈ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ವಿವಿಧ ಅನುರಣನ ರೂಪಗಳಲ್ಲಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಯಾವಾಗಲೂ ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ನೀವು ನೋಡಬಹುದಾದ ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾಪೊಸಿಷನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಡ್ರಾಯಿಂಗ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಮತ್ತು ಅದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ಗೆ ಒಳಗಾಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಪ್ರಸ್ತುತ ಆರ್ಥೋ ಸ್ಥಾನವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಸೇರಿಸುವುದನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎರಡು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಳು ಕಡಿಮೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕೊರತೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೆಟಾ ಪರ್ಯಾಯವು ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಒಲವು ತೋರುತ್ತದೆ ನೀವು ಪ್ಯಾರಾ ಬದಲಿ ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಬರೆದರೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಅದು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಅನುರಣನ ರಚನೆಯನ್ನು ಬರೆದರೆ ನೀವು ಅನುರಣನ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅದು ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ರೂಪಾಂತರಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಸರಿ ಇದನ್ನು ನೀವು ತರ್ಕಬದ್ಧ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೋಲಿಕೆ ಮಾಡಿದರೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾದರೆ ನಾವು ಈ ಮೂರು ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ, ಇನ್ನೊಂದು ಕಡೆಯಲ್ಲಿ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಿದ್ದರೆ , ನೀವು ಈ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಈ ಮೂರು ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಬರೆದರೆ ಇದು ಡ್ರಾಯಿಂಗ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಆಗಿದೆ ನಾವು ಮತ್ತೆ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಬರುತ್ತದೆ ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕೊರತೆ ಮತ್ತು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಕೊರತೆ ಇದೆ ಇದು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆ ಶಕ್ತಿಯುತವಾಗಿದೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಾರ್ಗವನ್ನು ನೀವು ಬರೆದರೆ ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನ ಮತ್ತು ಯಾವಾಗಲೂ ನೀವು ಅದನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಕಾರ್ಬನ್ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಮೃದ್ಧವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು

ಹೋಲಿಸಿದರೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಾರ್ಗವು ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಒಲವು ಹೊಂದಿದೆ ಉಹ್ ಈ ಕಾರಣಕ್ಕಾಗಿ ನೀವು ಡ್ರಾಯಿಂಗ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಪರ್ಯಾಯವು ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಪ್ಯಾರಾಪೊಸಿಷನ್ ಅಲ್ಲ ಈ ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಇದನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಇದನ್ನು ಇಂದು ನಾನು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯ ಭಾಗವನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಮೊದಲು ನಾವು ಓಹ್ ಬಂಧದ ಸೀಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಸ್ಥಿರವಾಗಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಏಕೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಆಮ್ಲವು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ತಾಮ್ರದ ಸ್ಲೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸಿದಾಗ ಸ್ಥಿರೀಕರಣವು ಈ ಎರಡು ಆಮ್ಲಜನಕ ಪರಮಾಣುಗಳು ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಆಂದೋಲಕ ಇಂಗಾಲದ ನಡುವಿನ ಬೈಮೋಲಿಕ್ಯುಲರ್ ಆರ್ಬಿಟಲ್‌ನ ಡಿಲೊಕಲೈಸೇಶನ್‌ನಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರಿಂದಾಗಿ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಅನಿಲ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಅವರು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ನೀಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಕೆಪಾಸಿಟರ್ ಅಯಾನ್ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು pka ಮೌಲ್ಯವನ್ನು pka ವಾಲ್ ಬಳಸಿ ಅಳೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ue ಕಡಿಮೆ ಎಂದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯ pk ಲಾಗ್ ಮೈನಸ್ ಲಾಗ್ ಕಾಕ್ ಆಮ್ಲ ವಿಘಟನೆ ಸ್ಥಿರ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಪಾಬೊಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲಗಳು ಮತ್ತು ಅವು ಜಲೀಯ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಭಾಗಶಃ ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ನಂತಹ ಬೇಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಸೋಡಿಯಂ ಕೊಪೊಸಿಲೇಟ್‌ನಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಮತ್ತು ನೀರು ಒಂದು ಉಪಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದ್ದು, ನೀವು ಸೋಡಿಯಂ ಬೈಕಾರ್ಬನೇಟ್‌ನಂತಹ ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು, ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ವಿಕಸನಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ನಾವು ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಅದನ್ನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವೇ ಅಥವಾ ನೀವು ಸೇರಿಸಿದ ತಕ್ಷಣ ಅದನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಆಮ್ಲವು ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ವಿಕಸನಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಕಾರ್ಬನ್ ಆಕ್ಸಿಜನ್ ಬಂಧವನ್ನು ವಿಭಜಿಸುವ ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಪ್ಲಾಂಟ್ ಆಕ್ಸೈಡ್‌ನಂತಹ ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ಏಜೆಂಟ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ವಿವಿಧ ಆಂದೋಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಸಾವಯವ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪೂರ್ವಗಾಮಿಯಾದ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀವು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣಗೊಳಿಸಬಹುದು ನಂತರ ನಾವು ಎಸ್ಟರಿಫಿಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಆಸಿಡ್ ಮತ್ತು ಬೇಸ್ ಆಧಾರಿತ ಎಸ್ಟೆರಿಫಿಕೇಶನ್ ಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನೀವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಆಸಿಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿ ಹೇಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ನಾವು ಅದನ್ನು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫಿಲಿಕ್ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಪೆಂಟಾಕ್ಲೋರೈಡ್ ಥಿಯೋನೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಬಳಸಿ ನಡೆಸಬಹುದು. ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಅಮೈಡ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಅಮೋನಿಯದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಮೂಲಕ ನೀವು ಅಮೋನಿಯಂ ಉಪ್ಪನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಅಮೋನಿಯಂ ಉಪ್ಪನ್ನು ತಯಾರಿಸಬಹುದು ಅದು ಅಮೈಡ್ ನೀಡಲು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ವಿಧಾನವನ್ನು ನೀವು ಹೇಗೆ ಬಳಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ. ಡಿಕಾಪ್ರಿಯೊ ಬೆಂಜೀನ್ ಡಿಗಾಪೊಸಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಥಾಲಮೈಡ್‌ಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಿ ನಂತರ ನೀವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಲಿಥಿಯಂ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಅಥವಾ ಡೈಬೋರೇನ್‌ನಂತಹ ಕಡಿತವನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವ ಏಜೆಂಟ್ ಬಳಸಿ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಅನಿಲವನ್ನು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ನೀವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಸೋಡಿಯಂ ತಾಮ್ರದ ಸ್ಲೇಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಡಿಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಷನ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಎಚ್ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಸೋಡಾ ಸುಣ್ಣದೊಂದಿಗೆ ಉಹ್ ಅನ್ನು ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದಾಗ ಇದನ್ನು ತಿನ್ನುವುದರಿಂದ ಆಲ್ಕೇನ್ಸ್ ಆಹ್ ನೀಡಲು ಡಿಕೌಪಲ್ ಆಸಿಲೇಟ್ ಆಗಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಸೋಡಾ ಲೈಮ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ನೀವು ಬೆಂಜೀನ್ ಉಮ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಆ ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಎರಡು ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅಲ್ಲಿ ಮೊದಲ ಉದಾಹರಣೆಯು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಆಲ್ಫಾ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ನಿಮ್ಮ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಆಲ್ಫಾ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಕೆಂಪು ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅದು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಕ್ಲೋರಿನ್ ಕೆಂಪು ರಂಜಕದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಬ್ರೋಮಿನೇಷನ್ ಕ್ಲೋರಿನೇಶನ್‌ಗೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು, ಇದನ್ನು ವಿವಿಧ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ವಿಭಿನ್ನ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು. ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು ಸೈನೋ ಅಥವಾ ವೋಲ್ಟೇಜ್ ಅಥವಾ ಅಮಿನೊ ಫಂಕ್ಷನಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನೀವು ಹೇಗೆ ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನೀವು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತ ಸಂಯುಕ್ತಗಳೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳ್ಳಬಹುದು ನಂತರ ನಾವು ಆರೊಮ್ಯಾಟಿಕ್ ನೈಟ್ರೇಶನ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ, ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ಈ ನೈಟ್ರೋ ಗುಂಪು ಮೆಟಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಏಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ. ಸ್ಥಾನವು ಪ್ಯಾರಾಪೊಸಿಷನ್ ಅಲ್ಲ ಮತ್ತು ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಕೊಪೊಸಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಮೆಟಾ ಡೈರೆಕ್ಟಿಂಗ್ ಗ್ರೂಪ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ca n ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಡೆದರೆ ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಬರೆಯುವ ಮೂಲಕ ವಿವರಿಸಬಹುದು ನಾವು ಈ ರೀತಿಯ ಅನುರಣನ ರಚನೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಶಕ್ತಿಯುತವಾಗಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ಬರೆದರೆ ಅದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಪ್ಯಾರಾ ಸ್ಥಾನ ಮತ್ತು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಮಧ್ಯಂತರ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸುತ್ತೀರಿ, ಇದರಲ್ಲಿ ಈಗಾಗಲೇ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಹಿಂತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ನೀವು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ ಇದು ಒಲವು ಹೊಂದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಯಾವಾಗಲೂ ಕಾರಣ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಬೆಂಜೀನ್ ಡ್ರಾಯಿಂಗ್ ಗುಂಪಿನೊಂದಿಗೆ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ನೀವು ವಿದ್ಯುತ್ ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮೆಟಾ ಸ್ಥಾನದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದೇ ರೀತಿ ಅನೇಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ತಿಳಿದಿವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಬೆಂಜೀನ್ ರಿಂಗ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಬಾಗುವಿಕೆಗಳನ್ನು ವಿಭಿನ್ನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಫೈಲ್ಗೊಂದಿಗೆ ವಿವಿಧ ಬದಲಿ ಬೆಂಜೈಲಿಕ್ ಬೆಂಜೀನ್ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬಹುದು . ನಿಮಗೆ ತುಂಬಾ ಧನ್ಯವಾದಗಳು