ಎಲ್ಲರಿಗೂ ನಮಸ್ಕಾರಗಳು ಕಳೆದ ಎರಡು ಉಪನ್ಯಾಸಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಭೌತಿಕ ಮತ್ತು ರಾಸಾಯನಿಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಬಹುದಾದ ವಿವಿಧ ವಿಧಾನಗಳನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಹೋದೆವು, ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಆಲ್ಕೀನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಸಂಯುಕ್ತಗಳಿಂದ ತಲಾಧಾರಗಳಾಗಿ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನಂತರ ಮುಂದಿನದನ್ನು ನಾವು ಮುಂದುವರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಡೈಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲೇಷನ್ ಕ್ರಿಯೆಯ ಸಹಾಯದಿಂದ ಒಲೆಫಿನ್‌ಗಳಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಮತ್ತು ಡೈಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲೇಟಿಂಗ್ ಕಾರಕಗಳಾಗಿ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ kmno4 ಮತ್ತು ಆಸ್ಮಿಯಮ್ ಟೆಟ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವುದರಿಂದ ಡೈಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲೇಷನ್ ಕ್ರಿಯೆಯ ಸಹಾಯದಿಂದ ಡಯೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸುವುದರಿಂದ ಆ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ರಾಸಾಯನಿಕ ಮತ್ತು ಭೌತಿಕ ತಿಳುವಳಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ಇಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಮಾದರಿಯನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳೋಣ. ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಒಳಗಾಗುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಪ್ರಕಾರಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ನಾವು ಇಂದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಕಲಿಯಲಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ನಾವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುವ ಮೊದಲು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಯಾವ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು. ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪಿನ ಕಾರಣದಿಂದ ನಾವು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಭಾಗದ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಕುಳಿತಿರುವ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ರಚನೆಯನ್ನು ನೋಡಿ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಗುಂಪನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ಅಣುವಿಗೆ ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ಪ್ರಮುಖ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಇದರಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲಜನಕ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಗೆಟಿವ್ ಇದು ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋನೆಜೆಟಿವ್ ಅನ್ನು ಎಳೆಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಪರಿಣಾಮದಿಂದಾಗಿ ಇದು ಡೆಲ್ಟಾ ಋಣಾತ್ಮಕ ಚಾರ್ಜ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮತ್ತು ಕಾರ್ಬನ್ ಎರಡೂ ಡೆಲ್ಟಾ ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊರುತ್ತವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಅಣುವಿನ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡರೆ ಈಗ ನಾವು ಮಾಡಬಹುದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ವಿಶಾಲವಾಗಿ ಎರಡು ಭಾಗಗಳಾಗಿ ವರ್ಗೀಕರಿಸಬಹುದು ಎಂದು ಹೇಳಿ, ಇದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ಉಂಟಾಗುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸಂಪೂರ್ಣ ಅಣುವನ್ನು ಆವರಿಸಿರುವಂತೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪು ಎರಡೂ ಸರಿ, ಅಂದರೆ ಅಣುವಿನ ಸಂಪೂರ್ಣ ಭಾಗ ನಿಮಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡುವಲ್ಲಿ ಒಳಗೊಂಡಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನಲ್ಲಿ ನಾವು ಅದನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ಉಪ ವರ್ಗೀಕರಿಸಬಹುದು ಇದರಲ್ಲಿ ಕೇವಲ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಮಾತ್ರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಬದಲಿಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಸರಿ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಬದಲಿಸುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಾಗಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಓಹ್ ಗುಂಪನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತಿರುವಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸಿದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಹೇಗೆ ಸಂಭವಿಸಬಹುದು ಎಂಬುದರ ವಿಶಾಲ ವರ್ಗೀಕರಣಗಳು ಪರಮಾಣು ಎಂದರೆ ನೀವು ಈ ಓಹ್ ಬಂಧವನ್ನು ಸೀಳುತ್ತಿರುವಿರಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಹಿಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸಗಳಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸಿದಂತೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಸಾಪೇಕ್ಷ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು 1 ಡಿಗ್ರಿ 2 ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು 3 ಡಿಗ್ರಿ ಕ್ರಮವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು 1 ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣು ಬದಲಿಯಾಗಿವೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ನೀವು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಬದಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಅತ್ಯಂತ ವೇಗವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇವುಗಳು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನ ಬದಲಿ ಮತ್ತು ನಿರ್ಮೂಲನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಎಂದು ನೀವು ಚೆನ್ನಾಗಿ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪರ್ಯಾಯ ಮತ್ತು ನಿರ್ಮೂಲನೆಯು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪಿನ ಬದಲಿಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ಹೋಲಿಸುತ್ತಿದ್ದರೆ ನೀವು ಮೆಥನಾಲ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅಥವಾ ನೀವು ತೃತೀಯ ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾನು ಹೋಲಿಸಬೇಕಾದರೆ ಅದು ಬಹಳ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಇ ಈ ಬಂಧ ಮತ್ತು ಈ ಬಂಧದ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯನ್ನು ನೀವು ಮೂರು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳ ವಿರುದ್ಧ ಒಂದು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪಿನ ಪರಿಣಾಮದಿಂದ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಓಹ್ ಬಂಧದ ಬಂಧದ ಬಲವನ್ನು ಮತ್ತು ಪೂರಕವಾದ ಸಂಯೋಜಕ ತಳಹದಿಯ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕಗಳನ್ನು ಇತರ ಅಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದಾಗ ಮುಂದಿನ ಎರಡು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಂದ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕಗಳನ್ನು ಇತರ ಅಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಕೆ ಮಾಡೋಣ ಮತ್ತು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎಲ್ಲಾ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಸರಳವಾದದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅವು ಹೇಗೆ ವರ್ತಿಸುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡೋಣ. ನೀರಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಅವುಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ದೃಷ್ಟಿಯಿಂದ ನೀರಿನ pka ಮೌಲ್ಯವು 15.74 ಎಂದು ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ, ನಾನು ಸರಳವಾದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮೆಥನಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಈ ಅಣುವಿನ pk ಮೌಲ್ಯವು 15.5 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಾನು ಇದರ ಎಥನಾಲ್ pk ಮೌಲ್ಯವನ್ನು 15.9 ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ನೀವು ತೃತೀಯ ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಈ ಅಣುವಿನ pka 18.0 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಅಸಿಟಿಲೀನ್ ಮತ್ತು ಅಲ್ಕಿನ್ ನಂತಹ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಇತರ ವರ್ಗಗಳಿಗೆ ತೆರಳಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿ 35 ನೀವು ಅಮೋನಿಯಾ ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ 38 ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಅದನ್ನು 50 ಆಗಿರುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು ಈಥೇನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಹೋಲಿಸಬಹುದು.

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಈ ಅಣುಗಳ pk ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಅವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತಿವೆ, ಇದು ಸಾಪೇಕ್ಷ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಆಲ್ಕೇನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಧರಿಸಿ ನಾನು ಈ ಅಣುಗಳಿಗೆ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಕ್ರಮವನ್ನು ಯೋಜಿಸಬೇಕಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಬಹುದು ನೀರು ಹೆಚ್ಚು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ನಂತರ ಸಾಮಾನ್ಯ ವರ್ಗದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳು ನಂತರ ಆಲ್ಕೈನ್ಗಳು ನಂತರ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ನಂತರ ಅಮೈನ್ಗಳು ಮತ್ತು ನಂತರ ಆಲ್ಕೇನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಸಾಪೇಕ್ಷ ಕ್ರಮವಾಗಿದೆ ಈ ವಿಭಿನ್ನ ವರ್ಗಗಳ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ಆದರೆ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿರುವುದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಮೆಥನಾಲ್ ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಎಲ್ಲಾ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ನೀರಿಗಿಂತ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲಗಳಾಗಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೀಥೈಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಥವಾ ಮೆಥನಾಲ್ ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಎಲ್ಲಾ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ನೀರಿಗಿಂತ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲಗಳಾಗಿವೆ ನಾವು ಈ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ವರ್ತನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಸಂಯೋಜಿತ ತಳದ ಸ್ಥಿರತೆಯ ದೃಷ್ಟಿಯಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಏನು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ en ಈ ಸಮತೋಲನ

ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಏನು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದು ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಂಡ ನಂತರ ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಕಬ್ಬಿಣವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನು ಸರಿ ನೀವು ಅಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ರೂಪವಾಗಿದೆ ನೀರು ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಸ್ಥಿರತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯು ಎರಡು ಅಂಶಗಳ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಈ ಓಹ್ ಬಂಧದ ಬಲವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ಮತ್ತೆ ಅದರ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ. ಆಲ್ಕೈಲ್ ಗುಂಪು ಮತ್ತು ಇದು ಸಂಯೋಜಿತ ತಳದ ಸ್ಥಿರತೆಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಂಯೋಜಕ ಬೇಸ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಸರಿ ಸಾಮಾನ್ಯ ರೂಢಿಯೆಂದರೆ ನೀವು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಹೇಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಹೊಂದಿರಬಾರದು ದುರ್ಬಲ ತಳಹದಿಯು ನಮಗೆ ಸ್ಥಿರವಾದ ನೆಲೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಎರಡು ಅಂಶಗಳಿವೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಸೋಡಿಯಂ ಮೆಥಾಕ್ಸೈಡ್‌ನ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಸರಿ ವರ್ಸಸ್ ಅಥವಾ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ತೃತೀಯಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸುತ್ತೇನೆ ಆದರೆ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನಾನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ . ಈ ಎರಡು ನೆಲೆಗಳನ್ನು ಬಿಡಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ಎರಡು ಬೇಸ್‌ಗಳ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇನೆ, ಈಗ ಇದು ಒಂದು ಸಣ್ಣ ಬೇಸ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ಸುಲಭವಾಗಿ ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು, ಅದು ಪರಿಹಾರಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಬಹುದು ಆದರೆ ಇದು ಮೂರು ಮೀಥೈಲ್ ಗುಂಪುಗಳಿಂದ ಸುತ್ತುವರಿದಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಬೃಹತ್ ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಜನಸಂದಣಿಯು ಕಡಿಮೆ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೆಥನಾಲ್ ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ಎಂಬ ಪ್ರವೃತ್ತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡುತ್ತಿರುವಿರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಈ ಬೇಸ್‌ಗಳ ಮೂಲಭೂತತೆಯ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಬಹುದು ಮೂಲಭೂತತೆಯ ಕ್ರಮವು ಸೋಡಿಯಂ ಆಗಿರುತ್ತದೆ. ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಮೆಥಾಕ್ಸೈಡ್ ದುರ್ಬಲ ತಳಹದಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಈ ಕ್ಷಾರಗಳ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಮ್ಲಗಳು ಅಥವಾ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳಿಗೆ ನಾವು ನೋಡಿದ ಅದೇ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ನೀವು ಎಥಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಹೋಗುತ್ತೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಜಾತಿಗಳಿಂದ ಉಂಟಾಗುವ ಈ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಯೋಜಕ ಬೇಸ್‌ಗಳಿಗೆ ಮೂಲಭೂತತೆಯ ಕ್ರಮವು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ. ಈ ಕ್ರಮವು ಅತ್ಯಂತ ಪ್ರಬಲವಾದ ಆಧಾರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ದುರ್ಬಲವಾದ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೆಥಾಕ್ಸೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ತೃತೀಯ ಆದರೆ ಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೋಲಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವು ಮತ್ತು ಇದು ಬಲವಾದ ಬೇಸ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ಆದ್ದರಿಂದ ನೇ ಇ ಅನುಗುಣವಾದ ತೃತೀಯ ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿಷಯಗಳು ಎರಡು ಅಂಶಗಳ ಮೇಲೆ ಆಧಾರಿತವಾಗಿವೆ ನಾನು ಒಂದನ್ನು ಸೂಚಿಸಿದಂತೆ ಅದು ಆರ್ ಗುಂಪಿನ ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನಿಕ್ ಪರಿಣಾಮವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದು ಇದು ಸಂಯೋಜಿತ ಬೇಸ್ನ ಪರಿಹಾರದ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ. ಆರ್ ಗುಂಪಿನ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾದ ಸ್ಟೆರಿಕ್ ಅಂಶವು ದ್ರಾವಕ ಅಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ವ್ಯಾಪಕವಾದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬಂಧಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗಲು ಅನುವು ಮಾಡಿಕೊಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ವರ್ತನೆಯ ಮೇಲೆ ಈ ತಿಳುವಳಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಈಗ ಅದು ನೀಡುತ್ತಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಏನೆಂದು ನೋಡಲು ಹೋಗುತ್ತೇವೆ. ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಬದಲಿ ಫಲಿತಾಂಶವು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೊದಲ ವರ್ಗದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಬರುತ್ತೇವೆ ಅದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಬದಲಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಬದಲಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನಾನು ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳು ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಕ್ರಮವು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಬದಲಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವ ಸುಲಭದ ದೃಷ್ಟಿಯಿಂದ ಈ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿನ ಮೊದಲ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಬಿ ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ವರ್ತನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ನಾವು ಹಿಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಸಕ್ರಿಯ ಲೋಹಗಳೊಂದಿಗಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಈ ಹಿಂದೆ ಸೋಡಿಯಂ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂನಂತಹ ಸಕ್ರಿಯ ಲೋಹಗಳೊಂದಿಗೆ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಾಗಿವೆ. ಬೇಸ್ ಮತ್ತು ಇದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನಿಲದ ವಿಕಾಸದೊಂದಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸೋಡಿಯಂ ಲೋಹವಾಗಿರಬಹುದು ಅಥವಾ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾನು ಬರೆಯಬೇಕಾದರೆ ಈ ಯಾವುದೇ ಸಕ್ರಿಯ ಲೋಹಗಳಾಗಿರಬಹುದು, ಈ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಮೆಗ್ನೀಸಿಯಮ್ ಅನ್ನು ಸಹ ಹೊಂದಬಹುದು. ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ ಇದು ಲೋಹದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕಾಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಈ ಅನಿಲವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಹಿಂದೆ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ತೃತೀಯ ಆದರೆ ಆಕ್ಸೈಡ್ಗಳು ಮತ್ತು ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ತೃತೀಯ ಆದರೆ ಆಕ್ಸೈಡ್ಗಳ ರಚನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಸಾವಯವ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಯಲ್ಲಿ ಆಧಾರವಾಗಿ ಸರಿ, ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಆಮ್ಲೀಯತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಆಹ್ ಮಾತನಾಡುವ ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್‌ನ ಕಾರಕ ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್‌ನ ಕಾರಕಗಳೊಂದಿಗಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಇ ಯಾವುದೇ ಆಮ್ಲೀಯ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಬಹಳ ಸುಲಭವಾಗಿ ಅಮೂರ್ತಗೊಳಿಸುವುದು ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ನ ಕಾರಕವು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಜಾತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಸಕ್ರಿಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಜಾತಿಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ತಲಾಧಾರವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಕಾರಕದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದಾಗ ಅದು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಗ್ರಿಗ್ನಾರ್ಡ್ ಪ್ರದೇಶದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಭಾಗದಿಂದ ಎತ್ತಿಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೇನ್ ಮತ್ತು romgx
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಮೂರನೇ ವಿಧಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಇದು ಬಲವಾದ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಸಾವಯವ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಿದಾಗ ನೀವು ಅದನ್ನು ಸಾವಯವ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಅದು ಯಾವುದೇ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಆಮ್ಲ ವೇಗವರ್ಧಕದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸಾವಯವ ಆಮ್ಲಗಳೊಂದಿಗೆ ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಯಾವುದೇ ಆಮ್ಲ ವೇಗವರ್ಧಕ ಆಗಿರಬಹುದು ನಾವು h2so4 ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸುವ ವಿಧಾನದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ನಾವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮೊದಲೇ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಡಿಸ್ಟರ್ಫಿಕೇಶನ್ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೂಡ ಕೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ನೀವು ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೀರಿ, ನೀವು ಎರಡನ್ನು ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ರಚಿಸಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಿದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ನಿಮಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ಫಾರ್ವರ್ಡ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಈ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲವು ನಿಮಗೆ ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಮ್ಲವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಇದು ಆಮ್ಲ ವೇಗವರ್ಧಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲ ಹಂತವೆಂದರೆ ಪ್ರೋಟೋನೇಶನ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ಇದು ನಾನು ಅದರ ಪ್ರತಿಧ್ವನಿಸುವ ರಚನೆಯನ್ನು ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿ ಸೆಳೆಯಬಲ್ಲೆ, ಇದರಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಪ್ರಸ್ತುತ ಇರುವ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನಿಕ್ ಜಾತಿಗಳು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ಹಂತವು ಮತ್ತೆ ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಹುದಾದ ಹಂತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಮ್ಲದ ಈ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಮೇಲೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ದಾಳಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ನಂತರ ಇಲ್ಲಿಂದ ಪ್ರೋಟಾನ್ ನಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಜಾತಿಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಿರ್ಮೂಲನೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ಕಾರ್ಬನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಉಳಿದಿರುವಿರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಲು ಇದನ್ನು ಮರುಸಂಘಟಿಸಬಹುದು ಅದು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಇ ಅನ್ನು ನೀಡಲು ಪ್ರೋಟಾನ್ ನಷ್ಟಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಸ್ಟರ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಮ್ಲದೊಳಗೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಬಿಲ್ಡಿಂಗ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಮ್ಲ ವೇಗವರ್ಧಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು ಅದು ನಿಮಗೆ ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವಿನ ಬದಲಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದೇವೆ, ಇದರಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಅಥವಾ ಆಮ್ಲದ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್‌ಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಲಗತ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತೊಂದು ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳನ್ನು ಪೂರೈಸುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇನ್ನೊಂದನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಆಮ್ಲದ ತಲಾಧಾರವು ಆಸಿಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಥವಾ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚರ್ಚಿಸಿದಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲದ ಬದಲಿಗೆ ನಾವು ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಅಥವಾ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್ ಮತ್ತು ಎರಡೂ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು. ನಾವು ಪಡೆಯುವುದು ಎಸ್ಟರ್ ಸರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನೇರವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದ ಆಸಿಡ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನವು ಎಸ್ಟರ್ ಸರಿ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವು ಅತ್ಯಗತ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ y  ಅದೇ ಸರಿ ನೀವು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಸಕ್ರಿಯ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೇರವಾಗಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಓಹ್ ಗುಂಪಿನಿಂದ ದಾಳಿ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ನಂತರ ಕ್ಲೋರೈಡ್ನ ನಷ್ಟಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ನೀಡಲು ಬಿಡಬೇಕಾದದ್ದು ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮತ್ತೆ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ನಂತರ ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಎಸ್ಟರ್ ನೀಡಲು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಸರಿಯ ನಷ್ಟಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಈಸ್ಟರ್‌ಗಳನ್ನು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲಗಳಿಂದಲ್ಲ ಆದರೆ ಆಮ್ಲ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಎಸ್ ಅಥವಾ ಯಾವುದಾದರೂ ಅದರ ಅನ್‌ಹೈಡ್ರೈಡ್‌ಗಳು ಸರಿ, ಈ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿನ ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಅನುಗುಣವಾದ ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಇರುತ್ತದೆ, ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸಹ ನಿಮಗೆ ಇದೇ ರೀತಿಯ ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡಬಹುದು, ಅದು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಯಾವಾಗ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುವ ರೀತಿಯಲ್ಲಿಯೇ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲೇಟ್ ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು h3po4  ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಊಹಿಸಬಹುದಾದಂತೆ ಕಾರ್ಬಾಕ್ಸಿಲಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೊನಿಲ್ನ ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಓಹ್ ಗುಂಪು ಬಲಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಮೂರು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅದು p  ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ o ಪಕ್ಕದಲ್ಲಿ ಲಗತ್ತಿಸಲಾಗಿದೆ ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಯೊಂದೂ ಬದಲಿಯಾಗಲಿದೆಯೇ ಎಂದು ನಾವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತೇವೆ ಅಥವಾ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಭವಿಸುವ ಮೊದಲನೆಯದು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಿರ್ಮೂಲನೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಓಹ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅಥವಾ ಇದನ್ನು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಡೈಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಡೈಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ , ಆದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಇಲ್ಲಿಗೆ ನಿಲ್ಲುವುದಿಲ್ಲ, ಇದು ನೀರಿನ ನಿರ್ಮೂಲನೆಯೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತೊಂದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಅದು ನಿಮಗೆ ಎರಡನೇ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಬದಲಿಯಾಗಲಿರುವ ಮುಂದಿನ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಓಹ್ ಬೈ ಅಥವಾ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಈ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಅದು ಡಯಾಕೈಲ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಗ ಪಡೆಯುವುದು ಇದನ್ನೇ ಮತ್ತು ಇನ್ನೂ ಒಂದು ಓಹ್ ಲಭ್ಯವಿರುವುದರಿಂದ ಇದು ನೀಡಲು ಮತ್ತೊಂದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಣುವಿನ ಜೊತೆಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ನೀವು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಟ್ರೈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಆಗಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಫಾಸ್ಫೊರಿಲೇಟೆಡ್ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಟ್ರೈ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಜೀವರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳ ಈ ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳು ಮುಖ್ಯವೆಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ನಮಗೆ ಏನು ಬರುತ್ತದೆ ಮನಸ್ಸು ಎಟಿಪಿ ರೈಟ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಅಡೆನೊಸಿನ್ ಟ್ರೈಫಾಸ್ಫೇಟ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಜೀವರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಫಾಸ್ಪರಿಕ್ ಆಮ್ಲಗಳ ಈ ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳು ಮುಖ್ಯವಾಗಿವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಓಹ್ ಸೀಳಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ರಂಜಕದ ಘಟಕಕ್ಕೆ ಲಗತ್ತಿಸಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುವ ಇನ್ನೊಂದು ನಿದರ್ಶನವಾಗಿದೆ . ನೀವು ಮೊನೊ ಡೈ ಮತ್ತು ಟ್ರೈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಫಾಸ್ಫೇಟ್ಗಳು ಸರಿ ಈ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ಮುಂದುವರಿಯುವುದು ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಬಳಕೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ , ಇದು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಗುಂಪನ್ನು ಉತ್ತಮವಾದ ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಒಂದು ಉತ್ತಮ ಬಿಟ್ಟುಹೋಗುವ ಗುಂಪು ನಾನು ಅದರ ಅರ್ಥವೇನು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದರೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೇನ್ ಅಥವಾ ಅಡೆನಿನ್ ಸಲ್ಫಾನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ yl  ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದೀಗ ರಂಜಕ ಆಧಾರಿತ ಕಾರಕದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಸಲ್ಫರ್ ಆಧಾರಿತ ಕಾರಕದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಆಲ್ಕೇನ್ ಅಥವಾ ಅರೀನ್ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರದಿಂದ ನೀಡಲಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೇಳಬಹುದಾದ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರವು r so2cl ಅಥವಾ ar so2cl ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿರುವ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಈ ಅಲ್ಕೇನ್ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಇದು ಮೀಥೇನ್ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೀಥೇನ್ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಮೀಥೇನ್ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಮೆಸಿಲೇಟ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೆಸಿಲೇಟ್‌ಗಳು ಏನೂ ಅಲ್ಲ. ಆದರೆ ಇವುಗಳು ಮೀಥೇನ್ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್ ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳು ಸರಿ ನೀವು ಮೀಥೇನ್ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್ ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಏನು ಎಂದು ನಾವು ಅದರ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಅದಕ್ಕೂ ಮೊದಲು ನಿಮ್ಮ ಆರ್ ಪ್ಯಾರಾಟೋಲಿನ್ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದರೆ ಸರಿ ನಾವು ಪ್ಯಾರಾಟೋಲ್ವಿನ್ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ . ಈ ವರ್ಗದ ಮೀಥೇನ್ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾವು ಪಡೆಯುವ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಂಯುಕ್ತಗಳನ್ನು ಟಾಸ್ಯಲೇಟ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ , ನೀವು ಅದನ್ನು ಟ್ರೈಫ್ಲೋರೋಮೆಥೇನ್ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಜೊತೆಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಬಹುದು ಅಯ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಟ್ರೈಫ್ಲೋರೋ ಮೀಥೇನ್ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಸಂಯುಕ್ತವು ಟ್ರೈಫ್ಲೋರೋಮೀಥೇನ್ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್ ಎಸ್ಟರ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದನ್ನು ನಾವು ಟ್ರೈಫ್ಲೇಟ್‌ಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವೆಲ್ಲವೂ ನಿಮಗೆ ಪ್ರಮುಖ ಸಂಯುಕ್ತಗಳು ತಿಳಿದಿರುವ ಕಾರಣ ಅವುಗಳು ಉತ್ತಮವಾದ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಬಿಟ್ಟು ಅವು ವ್ಯಾಪಕವಾಗಿ ಬಳಸಲ್ಪಡುತ್ತವೆ. ಸಂಶ್ಲೇಷಿತ ಸಾವಯವ ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ಈ ಟಾಸ್ಯಲೇಟ್‌ಗಳು ಬಲ ಟ್ರೈಫ್ಲೇಟ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಿದಾಗ ನಂತರ ಅದನ್ನು ನಂತರದ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಣೆಗೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆಯಲಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ. ಪಿರಿಡಿನ್‌ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಬೇಸ್ ಆಗಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್ ನಿರ್ಮೂಲನೆಯೊಂದಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್ ಎಸ್ಟರ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ಪಿರಿಡಿನ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುವ ಕಾರಣವನ್ನು ಚೆನ್ನಾಗಿ ತರ್ಕಬದ್ಧಗೊಳಿಸಬಹುದು, ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮತ್ತು ರೂಪದ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುವ ಈ ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ. ಈ ಪಿರಿಡಿನ್ ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಉಪ್ಪು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ತಟಸ್ಥಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹೋಗುವ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವು ಈ ಕೆಳಗಿನ ವೈ ಆಗಿದೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಬಂಧಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ನೀವು ಚೆನ್ನಾಗಿ ದೃಶ್ಯೀಕರಿಸಬಹುದು, ನೀವು ಇದನ್ನು ಎರಡೂ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಇದು ಹೊಂದಲು ಹೋಗುವ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಈ ಆಮ್ಲಜನಕಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ತೋರಿಸೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ಆಕ್ರಮಣಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪಿರಿಡಿನ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಈ ಮಧ್ಯಂತರ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಅಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ತಕ್ಷಣವೇ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಕಬ್ಬಿಣದ ನಷ್ಟಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಈ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಇದು ಈಗಾಗಲೇ ಆಮ್ಲೀಯವಾಗಿದ್ದು, ಬೇಸ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ನಿಮ್ಮ ಅನುಗುಣವಾದ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್ ಆಗಿದ್ದು, ನೀವು ಸಲ್ಫೋನೇಟ್ ಎಸ್ಟರ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಅದು ಗುಂಪಿನಿಂದ ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಅವುಗಳನ್ನು ವ್ಯಾಪಕವಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಅದರ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಬದಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸುಲಭಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್‌ನ ಬಿಡುಗಡೆಯೊಂದಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಬದಲಿ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಲು ಅಯಾನು ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ದುರ್ಬಲ ಬೇಸ್ ಸರಿ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಇದು ಬಹಳ ಉತ್ತಮವಾದ ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪಾಗಿದೆ, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಈ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಮುಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಓಹ್ ಗುಂಪನ್ನು ಬದಲಿಸುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ಮಾಡಿದ್ದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಪರಮಾಣುವನ್ನು ಬದಲಿಸಿದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಈಗ ನಾವು ಸಂಪೂರ್ಣ ಓಹ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಲಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಪರ್ಯಾಯಗಳು ಮತ್ತು ನಿರ್ಮೂಲನೆ ಇದೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಓಹ್ ಗುಂಪನ್ನು ಬದಲಿಸಲು ಹಲವು ಮಾರ್ಗಗಳಿವೆ ಅತ್ಯಂತ ಮುಖ್ಯವಾದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಸ್ವತ್ತುಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲದಿಂದ ನೀವು ಏನನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತೀರಿ ಅದನ್ನು x ಇರುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರ hx ನಿಂದ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ನಿಮ್ಮ x ಅಯೋಡೈಡ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಥವಾ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಸರಿ ಆಗಿರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲಗಳು ಡ್ರೈ ಎಚ್‌ಎಕ್ಸ್ ಗ್ಯಾಸ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಅಂದರೆ ನೀವು ಡ್ರೈ ಹೈ ಎಚ್‌ಬಿಆರ್ ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅಥವಾ ನೀವು ಕಾನ್ಸಂಟ್ರಾವನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು ಈ ಆಮ್ಲಗಳ ಜಲೀಯ ರೂಪಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಎರಡೂ ರೂಪಗಳಲ್ಲಿ ಜಲೀಯ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಬಹುದು , ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯು ಈ ಕ್ರಮವನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಲೋರೋ ನಂತರ ಬ್ರೋಮೋ ನಂತರ ಅಯೋಡೋ ಅತ್ಯಂತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ. ಸ್ವತ್ತುಗಳೊಂದಿಗೆ ಈ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಬದಲಿಗಳನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಬಹುದಾದ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾವು ಹಾಯ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ತಾಪಮಾನವನ್ನು 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಇರಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು hbr ಅನ್ನು ಇರಿಸಿದರೆ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಸೌಮ್ಯವಾದ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿದೆ ನೀವು ಕೇಂದ್ರೀಕೃತ hpr ಅಥವಾ ನೀವು ಬಳಸಬಹುದು ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಥವಾ ಸೋಡಿಯಂ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ನಂತಹ ಉಪ್ಪನ್ನು ಬಳಸುವುದರ ಮೂಲಕ ಎಚ್‌ಬಿಆರ್‌ನ ಸಿಟು ಪೀಳಿಗೆಯನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿದ ಸಲ್ಫ್ಯೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಬಹುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ರಿಫ್ಲಕ್ಸ್ ಮಾಡಿದಾಗ ನಾವು ಎಚ್‌ಬಿಆರ್ ಅನ್ನು ಕಾರಕವಾಗಿ ಬಳಸುವಾಗ ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್ ದುರ್ಬಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ದುರ್ಬಲ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಸರಿ ಮತ್ತು ಇದು ಅಯೋಡೈಸ್ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಸರಿ ಮಾಡುವ

Draft@IITK

ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ದುರ್ಬಲ ನ್ಯೂಕ್ಲಿಯೊಫೈಲ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ hcl ಅನ್ನು ಬಳಸಲು ನಾವು anhyd ಜೊತೆಗೆ ಕೇಂದ್ರೀಕೃತ hcl ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ. ನಾವು ತಿಳಿದಿರುವ ರೌಸ್ ಜಿಂಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಲೆವಿಸ್ ಆಮ್ಲದಂತೆ ವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಫ್ರೈಡೆಲ್ ಕರಕುಶಲ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಕಂಡಿರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಲೆವಿಸ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುವ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಬಿಸಿಯಡಿಯಲ್ಲಿ ನಡೆಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ವಿಭಿನ್ನ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಾಗಿವೆ ಈ ಆಮ್ಲಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಮಾದರಿಯಲ್ಲಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಈ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಈ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಊಹಿಸಬಹುದು ಇದು ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿರುವ ಕಾರಣ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಹ ಆಮ್ಲ ವೇಗವರ್ಧಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆಮ್ಲ ವೇಗವರ್ಧಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನೊಂದಿಗೆ ಕೆಲಸ ಮಾಡುತ್ತಿರುವ ಆಮ್ಲದ ಅವಶ್ಯಕತೆ ಏನು ನೀವು ಅದನ್ನು hx ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ನೀವು ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಿರ್ಮೂಲನೆಯೊಂದಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಹಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಆದರೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಆಸಿಡ್ ವೇಗವರ್ಧಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಇಲ್ಲಿ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಬಳಸುವುದಕ್ಕೆ ಕಾರಣವೆಂದರೆ ಆಮ್ಲವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಸರಿ ಅದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನ ಓಹ್ ಅನ್ನು ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಉತ್ತಮವಾಗಿ ಬಿಡುತ್ತದೆ ಗುಂಪು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಹುಶಃ ಕೆಲವು ನಿಮಿಷಗಳ ಹಿಂದೆ ನಾವು ಮಾತನಾಡಿದ ಅದೇ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ, ಅದನ್ನು ಉತ್ತಮ ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಸಲ್ಫೋನೇಟ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತಿರುವಿರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಓಹ್ ಸ್ವತಃ ಉತ್ತಮ ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಮ್ಲ ವೇಗವರ್ಧಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು ಅದು ಅದನ್ನು ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಓಹಾ ಉತ್ತಮ ಹೊರಹೋಗುವ ಗುಂಪನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪರ್ಯಾಯವನ್ನು ಸುಗಮಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದರೆ hbr ಸರಿ ಇದು ಸರಳವಾದ ಪರ್ಯಾಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಇದು ಇದಕ್ಕೆ ಕೆಲಸ ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವಷ್ಟು ಸುಲಭವಾಗಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹಾಗೆ ಮಾಡಬಹುದು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲ ನೀವು ಬದಲಿಯನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಲು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿದ ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಸಂಯೋಜಕವನ್ನು ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ನಿಮ್ಮ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಲೆವಿಸ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸುವ ಮೂಲಕ ನಿಮ್ಮ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ರೀತಿಯ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತೀರಿ ಅದು ನಂತರ ಸಾಕಷ್ಟು ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಆಮ್ಲಜನಕವು ಧನಾತ್ಮಕ ಆವೇಶವನ್ನು ಹೊಂದುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಿಮ್ಮ ಹಾಲೈಡ್ ಇದು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ , ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ hcl ನಿಂದ ಬರುತ್ತದೆ, ಅದು ಈಗ ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಹ್ ಉಪ್ಪಿನ ಸಹಾಯದಿಂದ ಪ್ರೇರಿತವಾದ ಈ ಬಂಧ ಧ್ರುವೀಯತೆಯ ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ ಇದು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ರೂಪಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು zn oh cl2 ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಇದು ರಚನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಇದನ್ನು oh zn cl2 ನಂತೆ ಪ್ರತಿನಿಧಿಸಬಹುದು ನಂತರ ಆಮ್ಲದ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅದು ನೀರಿನ ನಿರ್ಮೂಲನೆಯೊಂದಿಗೆ zncl2 ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಲೆವಿಸ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಿಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಪ್ರಕಾರ ಯಾವುದು ಎಂಬುದನ್ನು ದೃಢೀಕರಿಸುವ ಪರೀಕ್ಷೆಯಾಗಿದೆ. ಇದು ನಿಮ್ಮ ಸತು ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ಲೂಕಾಸ್ ಕಾರಕ ಎಂದೂ ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ ಸರಿ, ನೀವು ಈ ಕಾರಕ ಹೆಸರನ್ನು ನೋಡಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ದ್ವಿತೀಯ ಮತ್ತು ತೃತೀಯ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ನಡುವೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಬಳಸಲಾಗುವ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ನೀವು ಈ ಲ್ಯೂಕಾಸ್ ಕಾರಕವನ್ನು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗೆ ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಅದು ಪ್ರಕ್ಷುಬ್ಧತೆಯನ್ನು ನೀಡುವುದಿಲ್ಲ ಎಂಬ ದೃಶ್ಯ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವಾಗಿದೆ , ನೀವು ಅದನ್ನು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗೆ ಸೇರಿಸಿದರೆ ಟರ್ಬಿಡಿಟಿ ಸರಿ ಇಲ್ಲ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಟರ್ಬಿಡಿಟಿ ಐದು ನಿಮಿಷಗಳಲ್ಲಿ ಕಾಣಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗೆ ಸೇರಿಸಿ, ಪ್ರಕ್ಷುಬ್ಧತೆಯು ತಕ್ಷಣವೇ ಕಾಣಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರಕ್ಷುಬ್ಧತೆ ಏನು ಎಂಬ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಇದರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೆಂದರೆ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸಿದ್ದೇವೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಜಲೀಯ ಸ್ಥಿತಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ರಚನೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಇದು ಜಲೀಯ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಕರಗದ ಕಾರಣ ನಿಮ್ಮ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಪ್ರಕ್ಷುಬ್ಧತೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮೂರು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬೆಳಕನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ಅದು ತಕ್ಷಣವೇ ನಿಮಗೆ ಪ್ರಕ್ಷುಬ್ಧತೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ರಚನೆಯಾಗುತ್ತದೆ 3 ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಸರಿ, ಈ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲಗಳು ಬದಲಿಯಾಗಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ, ನಾನು ನೀವು n ಪೆಂಟಿಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುವ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು n p ಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ಎಂಟೈಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅನ್‌ಹೈಡ್ರಸ್ ಜಿಂಕ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಬಲವಾದ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಅನುಗುಣವಾದ ಎನ್ ಪೆಂಟಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ. ನೀವು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ , ನೀವು ಐಸೊಪ್ರೊಪಿಲ್ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿದ hbr ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಅಥವಾ ಇತರ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಮೂಲವು ರಿಫ್ಲಕ್ಸ್ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ h2so4 ನೊಂದಿಗೆ nabr ಆಗಿರಬಹುದು ನೀವು 3 ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ತೃತೀಯ ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಸರಿ ಎಂದು ಚರ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ, ಇದಕ್ಕಾಗಿ ನಿಮಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಸೌಮ್ಯವಾದ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಬೇಕಾಗುತ್ತವೆ, ನೀವು ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶದಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸಿದ ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿ ಇದು ನಿಮಗೆ ತೃತೀಯ ಬ್ಯೂಟೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ 1 ಡಿಗ್ರಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ 2 ಡಿಗ್ರಿಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ 3 ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯು ತುಂಬಾ ಹೆಚ್ಚಾಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ನಾವು ಈಗ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡನೇ ವಿಧಾನವು ಈಗ ಬರುತ್ತದೆ ಈ ರೀತಿಯ ಪರ್ಯಾಯಕ್ಕೆ ಬಳಸಲಾಗುವ ಎರಡನೆಯ ವಿಧಾನ ಮತ್ತು ನಾವು

ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಫಾಸ್ಫರಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಫಾಸ್ಫೇಟ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುವುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ನಾವು ಮತ್ತೊಂದು ರಂಜಕ ಆಧಾರಿತ ಕಾರಕದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಲು ಹೊರಟಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳು ಅದು pcl3 a pcl5 pvr 3 ಆಗಿರಬಹುದು ಅದು ಬ್ರೋಮಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಅದು ಅಯೋಡಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ರಂಜಕವಾಗಿರಬಹುದು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಇದರೊಂದಿಗೆ ಸಂಸ್ಕರಿಸಿದಾಗ ನಾವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ಬಳಸುವ ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಕಾರಕಗಳಾಗಿವೆ. ಹಾಲೈಡ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು pcl5 ಎಂದು ಹೇಳೋಣ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹಾಲೈಡ್ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಮತ್ತು pocl3 ಜೊತೆಗೆ ಹೆಚ್‌ಸಿಎಲ್ ನಿರ್ಮೂಲನೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇವುಗಳು ಹೇಗೆ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅಳವಡಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತಿರುವ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಮಾರ್ಗ ಯಾವುದು,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ರೋಹ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು pcl5 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಫಾಸ್ಫ ಐದು ಕ್ಲೋರಿನ್ಗಳನ್ನು ಲಗತ್ತಿಸಿದ್ದರೆ ಸರಿ orus pcl5 ಮೊದಲ ಹಂತವೆಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುವುದು ಸರಿ ಮತ್ತು ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಇದರ ನಂತರ h ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು cl ಮೈನಸ್ ನಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ hcl ನಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಏನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಈ ಮಧ್ಯಂತರ ಸರಿ ಅದು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಬಂದು ಅದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಕ್ಲೋರಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಬದಲಿಸಿದ ಉತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಸಹ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಬಹುದು ಬ್ರೋಮಿನ್ ಪಿಬಿಆರ್ 3 ನಲ್ಲಿರುವ ರಂಜಕವು ನಿಮಗೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪೊ 3 ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಸರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಸಮತೋಲನಗೊಳಿಸಿದರೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ನ ಮೂರು ಅಣುಗಳು ನಿಮಗೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ನ ಮೂರು ಅಣುಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನೀವು ಈ ರೀತಿ ತರ್ಕಬದ್ಧಗೊಳಿಸಬಹುದು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ pbr3 ತ್ರಿಕೋನ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು br ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದು ಮೊದಲ ನಿದರ್ಶನವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ರೀತಿಯ sn2 ಪ್ರಕಾರದ ಸ್ಥಳಾಂತರವಾಗಿದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ br min ನಾವು ಇದನ್ನು ಬಿಟ್ಟುಬಿಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಗಿದೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಇದು ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಡೈಬ್ರೊಮೊ ಫಾಸ್ಫೈಟ್ ಸರಿ ಇದು ಪ್ರೋಟೋನೇಟೆಡ್ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಡೈಬ್ರೊಮೊಫಾಸ್ಫೈಟ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಂತರ ಬ್ರ ಮೈನಸ್ನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಅದೇ ವಿಷಯವು ಹಿಂದಿನ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ನಡೆದಂತೆಯೇ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಕ್ರಮಣ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಆರ್‌ಬಿಆರ್ ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಬ್ರೋಮಿನ್‌ಗಳು ಇರುವುದರಿಂದ ಅದು ಮತ್ತೆ ಎರಡು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಣುಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಬಿಆರ್‌ಗಳ ನಷ್ಟಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ನ ಎರಡು ಅಣುಗಳನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ. ರಂಜಕ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಬಹುದಾದ ಆಮ್ಲ ಸರಿ, ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಪಿಬಿಆರ್ 3 ನೊಂದಿಗೆ ಹೇಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇತರ ಪರಿಣಾಮಗಳೇನು ಎಂಬುದನ್ನು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಿಬಿಆರ್ 3 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದಾಗ ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಸರಿ ಇದು ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಒನ್ ಬ್ಯೂಟಾನಾಲ್ ಆಗಿದೆ. ಇದು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು sn2 ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಎರಡು ಮೀಥೈಲ್ ಒನ್ ಬ್ರೋಮೊಬ್ಯುಟೇನ್ pbr3 ಯೊಂದಿಗಿನ ಬ್ರೋಮಿನೇಷನ್ ಅದೇ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಫೀನೈಲ್ ಎಥನಾಲ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಪೂರಕ ಬ್ರೋಮಿನೇಟೆಡ್ ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಒಂದು ಬ್ರೋಮೋ ಒಂದು ಫಿನೈಲ್ ಈಥೇನ್ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು sn2 ಮಾರ್ಗದಲ್ಲಿ ಹೋಗುವುದರಿಂದ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಅಥವಾ ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳು ಸುಲಭವಾಗಿ ಈ ಬ್ರೋಮಿನೇಷನ್ಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಇದರಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ ಯಾವುದೇ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ರಚನೆಯು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಎಸ್ಎನ್ 2 ಮಾರ್ಗದಲ್ಲಿ ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದರೆ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಮಾಹಿತಿ ಇಲ್ಲ , ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲಗಳ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬಂದಂತೆ ಯಾವುದೇ ಮರುಜೋಡಣೆ ಇಲ್ಲ, ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ರಚನೆಯು ಮರುಜೋಡಣೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಇಲ್ಲವಾದ್ದರಿಂದ ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಮರುಜೋಡಣೆ ಇಲ್ಲ ನೀವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು 0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ನಡೆಸಿದಾಗ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ರಚನೆಗೆ pbr3 ಆದ್ಯತೆಯ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಾರಣಗಳಿಗಾಗಿ ನಾವು ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ಗಳನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಬೇಕಾದಾಗ ಅಥವಾ ತಯಾರಿಸಬೇಕಾದಾಗ ಇದು ಆಯ್ಕೆಯ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ. ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳು ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೈಲೇಶನ್‌ನ ಅಲ್ಕಿಲೇಷನ್‌ನ ಬಗ್ಗೆ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಆಮ್ಲಗಳು ಮತ್ತು ಫಾಸ್ಫರಸ್ ಕಾರಕಗಳೊಂದಿಗೆ ನಾವು ನೋಡೋಣ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಶನ್ ಅನ್ನು ನಡೆಸುವ ಮತ್ತೊಂದು ಕಾರಕವನ್ನು ನಾವು ಥಿಯೋನೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಥಿಯೋನೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳೊಂದಿಗಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮತ್ತೆ ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದು ತುಂಬಾ ಶುದ್ಧವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ಅದನ್ನು ಥಿಯೋನಿಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಪಿರಿಡಿನ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಸಲ್ಫರ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಮತ್ತು ಎಚ್‌ಸಿಎಲ್ ವಿಕಸನದೊಂದಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ, ಇವೆರಡೂ ಅನಿಲಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಶುದ್ಧವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಅಲ್ಕೈಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳ ರಚನೆಗೆ ಸೂಕ್ತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ, ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಹ್ಯಾಲೊಜೆನ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದರೆ ಆಮ್ಲಗಳಿಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಕಠಿಣವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಬೇಕಾಗುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪಿರಿಡಿನ್‌ನಲ್ಲಿ socl2 ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಿದರೆ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ಹ್ಯಾಲೊಜೆನೇಟೆಡ್ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕ್ಲೋರೊಅಲ್ಕೇನ್‌ಗಳನ್ನು ಸಂಶ್ಲೇಷಿಸಲು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹೋಗುವ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಹೀಗೆ ಅರ್ಥೈಸಬಹುದು ಇದು ನೀವು ಸಲ್ಫೋನಿಲ್ ಕ್ಲೋರೈಡ್ socl2 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಮಾದರಿಯನ್ನು ಆಧರಿಸಿ ಈ ಬಂಧವು ಧ್ರುವೀಕರಿಸಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ದಾಳಿಯ ಮೊದಲ ಸಾಲು ಮತ್ತು ನಾವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಪಡೆಯುವುದು ಈ ಮಧ್ಯಂತರ ಸರಿ, ಇದು ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು

ನೀಡಲು ಈ ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ತಕ್ಷಣವೇ ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಾಧ್ಯಮದಲ್ಲಿ ಪಿರಿಡಿನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಈ ಆಮ್ಲೀಯ ಪ್ರೋಟಾನ್ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಪಿರಿಡಿನಿಯಮ್ ಉಪ್ಪಿನ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಕ್ಲೋರೊ ಸಲ್ಫೈಟ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಕೊನೆಯ ಹಂತವೆಂದರೆ ಪಿರಿಡಿನ್ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸರಿಯಾಗಿ ರೂಪುಗೊಂಡ ನಿಮ್ಮ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಕ್ಲೋರೊಸಲ್ಫೈಟ್ ನೀವು ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಹ್ಯಾಲೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆದಾಗ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ. ಮಧ್ಯಂತರವು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಪಿರಿಡಿನ್‌ನ ಪುನರುತ್ಪಾದನೆಯೊಂದಿಗೆ ಸಲ್ಫರ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್‌ನ ನಷ್ಟಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಒಟ್ಟಾರೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವಾಗಿದೆ, ಇದರಲ್ಲಿ ಸಲ್ಫರ್ ಅನ್ನು ಸೋ2 ಅನಿಲವಾಗಿ ಹೊರಹಾಕಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಕೈಲ್‌ನ ಸಂಶ್ಲೇಷಣೆಗೆ ಉತ್ತಮ ವಿಧಾನವಾಗಿದೆ. ಕ್ಲೋರೈಡ್‌ಗಳು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಮೂರನೇ ವಿಧದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ, ಇದರಲ್ಲಿ ನಾವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ಮತ್ತು ಒಹ್ ಗುಂಪುಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಓಹ್ ಬಾಂಡ್ ಬ್ರೇಕಿಂಗ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಮಾತ್ರ ಬದಲಿಯಾಗುತ್ತಿದ್ದರೆ ಅಥವಾ ಸಂಪೂರ್ಣ ಓಹ್ ಕಾರ್ಯವು ಈಗ ಬದಲಿಯಾಗುತ್ತಿದ್ದರೆ, ಆಲ್ಕೈಲ್ ಮತ್ತು ಒ ಹೆಚ್ ಗುಂಪುಗಳೆರಡೂ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಮೂರನೇ ಪ್ರಕಾರದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೂರು ವಿಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಒಂದು ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು , ಇದು ಎರಡೂ ಭಾಗಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಮತ್ತೊಂದು ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಡಿಹೈಡ್ರೋಜನೀಕರಣದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮೂರನೇ ಭಾಗವು ನಿರ್ಜಲೀಕರಣದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಮೂರು ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಾಗಿವೆ , ಇದರಲ್ಲಿ ಆಲ್ಕೈಲ್ ಮತ್ತು ಓಹ್ ಗುಂಪುಗಳು ಭಾಗವಹಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅವುಗಳಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಯೊಂದನ್ನು ಒಂದೊಂದಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆಯ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಬಗ್ಗೆ ಮೊದಲು ಮಾತನಾಡೋಣ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವು ತುಂಬಾ ಕ್ಷುಲ್ಲಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇದು ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಹಲವಾರು ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ಗಳಿವೆ ವಿವಿಧ ಜಾತಿಗಳಿಗೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ನಡೆಸಲು ಇಂದು ಲಭ್ಯವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹಲವಾರು ವಿಭಿನ್ನ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್‌ಗಳು ಲಭ್ಯವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಿಮ್ಮನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಮತ್ತೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ಅವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಮಾಧ್ಯಮಿಕ ಅಥವಾ ತೃತೀಯ ಎಂಬುದಕ್ಕೆ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವ ಸುಲಭತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ , ಅವುಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ವಿವಿಧ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ರೀತಿಯ ರೂಪಾಂತರವನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಲು ಬಳಸುವ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಏಜೆಂಟ್. ನಾವು ಇಂದು ಚರ್ಚಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ 7 ಮತ್ತು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಆರು ಜಾತಿಗಳ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಕಾರಕಗಳು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಸಂಖ್ಯೆ ಅಂದರೆ ನಾನು ಮುಂದುವರಿದರೆ ಮತ್ತು ಲಭ್ಯವಿರುವ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್‌ಗಳ ಪ್ರಕಾರದ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಅದು ಸ್ವತಃ ಒಂದು ಪೂರ್ಣ ಕೋರ್ಸ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಆದರೆ ನಾವು ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ 7 ಮತ್ತು ಕ್ರೋಮಿಯಂ 6 ಗೆ ನಮ್ಮನ್ನು ನಿರ್ಬಂಧಿಸುತ್ತೇವೆ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ 7 ಗಾಗಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕಾಗಿ ಸಾಂಪ್ರದಾಯಿಕ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡಿದ ಆಕ್ಸಿಡೈಸಿಂಗ್ ಏಜೆಂಟ್ಗಳು ನಾವು ಬಳಸುವ ಕಾರಕ kmno4  ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಪರ್ಮಾಂಗನೇಟ್ ಅನ್ನು ಆಮ್ಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಬಳಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು kmno4  ಅನ್ನು ಆಮ್ಲೀಕರಿಸಿದ್ದೇವೆ ಅಥವಾ ಅದನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ನಾವು ಕ್ಷಾರೀಯ kmno 4  ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕ್ಷಾರೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಈ ಎರಡೂ ಕಾರಕಗಳು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ನೇರವಾಗಿ ಆಮ್ಲ ಸರಿಯಾಗುವವರೆಗೆ ನಿರ್ವಹಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು kmno4  ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ , ನೀವು ಈ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು kmno4  ನೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಪಡೆಯುವವರೆಗೆ ಅದು ಕೊನೆಯವರೆಗೂ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ನೀವು ಇದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಿಸ್ಟಮ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಆಮ್ಲದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಎರಡು ಮೂರು ನಾಲ್ಕು ಐದು ಕಾರ್ಬನ್ ಸಿಸ್ಟಮ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಳಿಸುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಅಂದರೆ ನೀವು ನಿರ್ವಹಿಸುವಾಗ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳ ನಷ್ಟವಿಲ್ಲ ಆಮ್ಲದವರೆಗೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ kmno  ದ ಮತ್ತೊಂದು ಪ್ರಮುಖ ಲಕ್ಷಣವೆಂದರೆ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯಾಗಿದ್ದು , ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವ ಕಾರ್ಯವು ಅಣುವಿನಲ್ಲಿದೆಯೇ ಎಂದು ಪರೀಕ್ಷಿಸಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಮೂಲ ಜಲೀಯದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೀರಿ. kmno4  ಪರಿಹಾರ ಸರಿ ಅಂದರೆ ನೀವು kmno4 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದರೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೈಲ್ ರೇಖೆಯ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಸ್ವಲ್ಪ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಹಾಕಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಮೊದಲು ಆಮ್ಲದ ಅನುಗುಣವಾದ ಪೊಟ್ಯಾಸಿಯಮ್ ಉಪ್ಪನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ನಿಮಗೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ mno2  ನ ಕಂದು ಅವಕ್ಷೇಪನ ರಚನೆಯಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕೆನ್ನೇರಳೆ ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿರುವ ಮೂಲ ಜಲೀಯ kmno4  ದ್ರಾವಣದೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಂದು ppt ಯೊಂದಿಗೆ ಕೊನೆಗೊಂಡಿದ್ದೀರಿ ಅಂದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳ್ಳುವ ಕಾರ್ಯವು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ ಕ್ರೋಮಿಯಂ 6 ಕಾರಕ ಮತ್ತು ಕ್ರೋಮಿಯಂ 6 ಕಾರಕ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ನೇರಳೆ ಬಣ್ಣದಿಂದ ಕಂದು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಮ್ಯಾಂಗನೀಸ್ ಈ ಸರಣಿಯಲ್ಲಿ ಇತರ ಪ್ರಮುಖ ಕಾರಕವನ್ನು ಮತ್ತೆ ವಿವಿಧ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಬಳಸಬಹುದು ಅತ್ಯಂತ ಜನಪ್ರಿಯ ಮತ್ತು ಮುಖ್ಯವಾದವುಗಳು ನಾವು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದ h2so4  ನಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಟ್ರೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಮಿಶ್ರಣವು ನೀವು h2so4 ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದಾಗ ಜಲೀಯ ಅಸಿಟೋನ್‌ನಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು ನಾವು ಕ್ರೋಮಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಎಂದು ಕರೆಯುವದನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ಕ್ರೋಮಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು h2 cro4  ಮತ್ತು ಈ ಕಾರಕವನ್ನು ಜೋನ್ಸ್ ಕಾರಕ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಜನಪ್ರಿಯ ಜೋನ್ಸ್ ಕಾರಕವಾಗಿದೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ಗಳ ಉತ್ಕರ್ಷಣಕ್ಕೆ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ನೀವು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಟ್ರೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ಅಥವಾ ನೀವು ನೇರವಾಗಿ ಕ್ರೋಮಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಅಥವಾ ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅನ್ನು h2so4 ನೀರಿನ ಮಿಶ್ರಣದಲ್ಲಿ ಬಳಸಬಹುದು ಅದು ಮತ್ತೆ ca n  ಯಾವುದೇ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅಥವಾ ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಅಥವಾ ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿಗಳ ಉತ್ಕರ್ಷಣವನ್ನು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅಥವಾ ಕೀಟೋನ್‌ಗೆ ನಿರ್ವಹಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಜೋನ್ಸ್ ಕಾರಕ ಅಥವಾ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಆಧಾರಿತ ಕಾರಕಗಳ ಪುಟ್ ಬಗ್ಗೆ ತುಂಬಾ ಆಸಕ್ತಿದಾಯಕವೆಂದರೆ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಅದನ್ನು ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿದರೆ ಕಿತ್ತಳೆ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣದಲ್ಲಿರುವ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಕಾರಕವು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಮೊದಲು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತೀರಿ ಜೊತೆಗೆ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಮೂರು ಪ್ಲಸ್ ಅಯಾನುಗಳ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು

ನಿಲ್ಲಿಸುವುದು ಕಷ್ಟ. ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಲಭ್ಯವಿರುವ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಅಯಾನುಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅದು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಮ್ಲವಾಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ದೃಷ್ಟಿಗೆ ಇಷ್ಟವಾಗುವ ಅಂಶವೆಂದರೆ ಈ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಅಯಾನುಗಳ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಿಂದಾಗಿ ನಿಮ್ಮ ದ್ರಾವಣದ ಕಿತ್ತಳೆ ಕೆಂಪು ಬಣ್ಣವು ತಿಳಿ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ kmno4 ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ ನಿಮ್ಮ ನೇರಳೆ ಬಣ್ಣವು ಕಂದು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀವು ಡೈಕ್ರೋಮೇಟ್ ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಿಮ್ಮ ಕಿತ್ತಳೆ ಬಣ್ಣವು ಹಸಿರು ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುವ ದೃಶ್ಯ ಸೂಚನೆಗಳಾಗಿವೆ ಅಯಾನಲಿಟಿಯು ಅಣುವಿನಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ಕ್ರೋಮಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಈ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚು ಮುಖ್ಯವಾಗಿ ನೀವು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಮೊದಲು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹಂತವನ್ನು ತಲುಪುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಆಮ್ಲದವರೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ನೀವು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವನ್ನು ಕೈಗೊಳ್ಳಲು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಆಧಾರಿತ ಕಾರಕದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹೇಗೆ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನಾನು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕ್ರೋಮಿಕ್ ಆಮ್ಲದೊಂದಿಗೆ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ಮಾಡಿ ಸರಿ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಇದರ ನಷ್ಟವಾಗಿದೆ ನೀರಿನ ಅಣುವು ನಿಮಗೆ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಆದರೆ ಅಸ್ಥಿರವಾದ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆರು ಬಲದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಆರರಲ್ಲಿ ನೀವು ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಎಸ್ಟರ್ ಆಗಿರುವ ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಅದು ಅಸ್ಥಿರವಾಗಿರುವ ಈ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಎಸ್ಟರ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ. ಒಂಟಿಯಾಗಿರಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ಹಂತವು ತಕ್ಷಣವೇ ನೀವು ಜಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲಸ ಮಾಡುತ್ತಿರುವುದರಿಂದ ನೀರಿನ ಅಣುವು ಅನುಗುಣವಾದ ಆಕ್ಸಿಡೀಕೃತ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಈ ಕಡಿಮೆಯಾದ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಜಾತಿಯ h ರಚನೆಯು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಕಡಿಮೆ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಜಾತಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಅದನ್ನು hcro ಮೂರು ಮೈನಸ್ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂನ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಸ್ಥಿತಿಯು ನಾಲ್ಕು ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಗೊಳಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಆರು ಕ್ರೋಮಿಯಂ 4 ಗೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಸಂಕೀರ್ಣ ಅಸಮಾನತೆ ಮತ್ತು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಮೂಲಕ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಮೂರು ಪ್ರಭೇದಗಳನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಪ್ರಭೇದಗಳು, ಅದರ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ನಾನು ಇಂದು ಇಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸಲು ಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಈ ಹಸಿರು ಬಣ್ಣವು ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಮೂರು ಪ್ರಭೇದಗಳ ರಚನೆಯಿಂದಾಗಿ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು. ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಉತ್ಪತ್ತಿಯಾಗುವ hcro3 ಮೈನಸ್‌ನಿಂದ ಅದು ಮತ್ತೆ ಪಡೆಯುತ್ತದೆ ಅದು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ರೋಟೋನೇಟ್ ಆಗಬಹುದು hcro3 ಮೈನಸ್ ನಿಮಗೆ ಈ ಅಣುವನ್ನು ನೀಡಲು ಆಮ್ಲ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ನೀವು ಕೆಲಸ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಅದು h ಎರಡು ಕ್ರೋ ಮೂರು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಇಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಆಗುತ್ತಿರುವ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣ ಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯ ಕುರಿತು ನಾನು ಮಾತನಾಡುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೀರಿ, ಇದರಲ್ಲಿ ಕಾರ್ಬೋ ಮೇಲೆ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಹಂತದವರೆಗೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಿಸಿದಾಗ n ಮೈನಸ್ ಒಂದಾಗಿತ್ತು , ಈಗ ಇಂಗಾಲದ ಮೇಲಿನ ಔಪಚಾರಿಕ ಚಾರ್ಜ್ ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಆಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ಗೆ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ಇದು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ಮೈನಸ್ ಒನ್ ಪ್ಲಸ್ ಒನ್‌ಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಎರಡನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಕ್ರೋಮಿಯಂ 6 ಕ್ರೋಮಿಯಂ 4 ಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು 2 ಎಲೆಕ್ಟ್ರಾನ್‌ಗಳ ಲಾಭದೊಂದಿಗೆ ಕಡಿತ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದು , ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲುವುದಿಲ್ಲ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಲು ನಾವು ಈಗ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತೇವೆ ಹಂತ ಮತ್ತು ಇದು ಮುಂದೆ ನಿಮಗೆ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀಡುವ ಎಲ್ಲಾ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಗ ನಿಮ್ಮೊಂದಿಗೆ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಜಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಏನು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಇದು ಡೆಲ್ಟಾ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ ಋಣಾತ್ಮಕವಾಗಿದೆ ನೀವು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಇದನ್ನು ಈ ಮಧ್ಯಂತರವಾಗಿ ಪುನಃ ಬರೆಯಬಹುದು ಇದು ಅಸ್ಥಿರವಾದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಡೈಹೈಡ್ರೇಟ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಡೈಹೈಡ್ರೇಟ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು ಆಮ್ಲೀಯ ಜಲೀಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಇದ್ದಾಗ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಡಿಹೈಡ್ ಡೈಹೈಡ್ರೇಟ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿದ ನಂತರ ಮುಂದಿನ ಹಂತಗಳ ಸರಣಿಯು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್‌ನ ಆಕ್ಸಿಡೀಕರಣಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನೀರಿನ ಅಣುವಿನ ನಷ್ಟವಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ, ಈ ಕ್ರೋಮೇಟ್ ಎಸ್ಟರ್ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ಅನುಕ್ರಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮತ್ತು ನಂತರ ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಇದು ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ ನೀರಿನ ಉಪಸ್ಥಿತಿಯಿಂದಾಗಿ ಅದು ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಈ ಕ್ರೋಮಿಯಂ ಜಾತಿಯ ರಚನೆಯೊಂದಿಗೆ ಆಮ್ಲವು ಪ್ರೋಟಾನ್ ಅನ್ನು ಮತ್ತಷ್ಟು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ h2 cr o3 ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ