ಇಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸಕ್ಕೆ ಸುಸ್ವಾಗತ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೊನೆಯ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಬಿಟ್ಟ ಸ್ಥಳದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೊನೆಯ ತರಗತಿಯನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಿ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಒಡ್ಡುವ ಮೂಲಕ ನಾವು ಕೊನೆಗೊಳಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮಸ್ಯೆಯೆಂದರೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಆವರ್ತಕ ಕಟ್ಟಡವು ಬೆಟಾಡಿನ್ ಬಲಕ್ಕೆ ಬೆಟಾಡಿನ್ ಆಗಿ ರೂಪಾಂತರಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ಬರೆದಿರುವಂತೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ 137 ಕಿಲೋಜೌಲ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು 420 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಿಂದ 430 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ತಾಪಮಾನವನ್ನು 10 ಡಿಗ್ರಿ ಬದಲಾವಣೆಯಂತೆ ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವು ಯಾವ ಅಂಶದಿಂದ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿದೆ. ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಅನುಸರಿಸುವ ವಿಧಾನವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವುದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ, ನಾವು ಕಳೆದ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಸಮೀಕರಣದ ಸಂಖ್ಯೆ ಏಳನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ನೆನಪಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಮ್ಮ ಬಳಿ ಕೆ ಎರಡು ನೈಸರ್ಗಿಕ ಲಾಗ್ ಆಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ಎರಡು ದರ ಸ್ಥಿರಾಂಕಗಳ ಅನುಪಾತ ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ತಾಪಮಾನಗಳಲ್ಲಿ ಈ ಸಂಬಂಧ ಬದಲಾವಣೆಯ ಮೂಲಕ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯ ಮೂಲಕ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನೋಡಿದರೆ ನಾವು ಏನು ಮಾಡಬಾರದು ಅಥವಾ ನಮಗೆ ಏನು ಗೊತ್ತು ಮೌಲ್ಯ ಏನು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ e ಯ e ಯನ್ನು ನಮಗೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ನಮಗೆ ಒದಗಿಸಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ EA ಮೌಲ್ಯವು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ 137 ಕಿಲೋ ಜೂಲ್‌ಗಳು ಸರಿ , ಸೂಕ್ತವಾದ ಘಟಕಗಳೊಂದಿಗೆ 8.314 ಅನಿಲ ಸ್ಥಿರಾಂಕವು r ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನಂತರ t1 ಮತ್ತು t2 ಏನು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ t ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಇಪ್ಪತ್ತು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಮತ್ತು t ಎರಡು ನಾಲ್ಕು ಮೂವತ್ತು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕಾದದ್ದು k ಎರಡು ಅನುಪಾತವು k ಎರಡು ಮತ್ತು ದರವು ಯಾವ ಅಂಶದಿಂದ ಬದಲಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಹೆಚ್ಚಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಮಾಡೋಣ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಾವು ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಹಾಗೆಯೇ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಮತ್ತು ನಮ್ಮ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದಲ್ಲಿ ನೀವು ನೈಸರ್ಗಿಕ ಲಾಗ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು k 2 ಮೇಲೆ k 1 ಇದು EA ಮೇಲೆ r 1 ರಿಂದ t 1 ಮೈನಸ್ ಆಗಿದೆ 1 ರಿಂದ t 2.
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಮೀಕರಣವಾಗಿತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ k ಎರಡು ಮೂಲಕ k ಒಂದು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉಹ್ ನಮ್ಮ ಆಹ್ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯ ಮೌಲ್ಯ ಎಷ್ಟು ಅದು ಒಂದು ಮೂವತ್ತೇಳು ಬಲ ಕಿಲೋ ಜೂಲ್‌ಗಳು ಅಂದರೆ ಹತ್ತು ಈಗ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಮೂರು ಜೌಲ್‌ಗಳನ್ನು ಪವರ್ ಮಾಡಿ r
ಆದ್ದರಿಂದ r ನ ಮೌಲ್ಯವು ಎಂಟು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ನಂತರ ಜೌಲ್ ಪ್ರತಿ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ನನ್ನ ಬಳಿ ಒಂದು ಇದೆ ಟಿ ಒನ್ ಮೈನಸ್ ಒಂದರಿಂದ ಟಿ ಎರಡರಿಂದ ನಾನು ಒಂದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಎರಡು ಶೂನ್ಯ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಮೈನಸ್ ಒಂದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಮೂರು ಶೂನ್ಯ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹೊರಡುತ್ತಿರುವಾಗಿನಿಂದ ಈ ರೀತಿ ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಇಪ್ಪತ್ತು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಮೈನಸ್ ಒಂದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಮೂವತ್ತು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಸರಿ ಅದು ಏನು ಅದು ಟಿ ಒನ್ ಇದು ಟಿ ಟು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆ ಟು ಓವರ್ ಕೆ ಒನ್ ನ್ಯಾಚುರಲ್ ಲಾಗ್ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಾನು ಒಂದು ಮೂವತ್ತೇಳು ಬಾರಿ ಹತ್ತು ಬಲಕ್ಕೆ ಮೂರು ಜೌಲ್ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ ನಂತರ ಎಂಟು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಜೌಲ್ ಪರ್ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಪರ್ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ ಅಥವಾ ಮೋಲ್ ಇನ್ವರ್ಸ್ ನಂತರ ಬ್ರಾಕೆಟ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ನಾನು 430 ಮೈನಸ್ 420 ಅನ್ನು ನಾಲ್ಕು ಇಪ್ಪತ್ತು ಮೂವತ್ತರ ಮೇಲೆ ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನನ್ನ ಬಳಿ ಇದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಘಟಕವು ಕೆಲ್ವಿನ್ ವಿಲೋಮವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೆಲ್ವಿನ್ ವಿಲೋಮವಾಗಿದೆ ಈಗ ನೀವು ಯಾವಾಗ ಉತ್ತಮವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಿಯಾದ ಘಟಕಗಳನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಬರೆಯಲು ಅಂತಹ ಯಾವುದೇ ಗಣಿತದ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರಗಳನ್ನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸರಿಯಾದ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೀರಾ ಅಥವಾ ಎಲ್ಲೋ ನೀವು ತಪ್ಪು ಮಾಡಿದ್ದೀರಾ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಯಾವಾಗಲೂ ಟ್ರ್ಯಾಕ್ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ln k2 by k1 ಎಂದು ನೋಡಿ ಇದು ಶುದ್ಧ ಸಂಖ್ಯೆಯಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಆಯಾಮಗಳಿಲ್ಲದ ಘಟಕಗಳು ಇಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏನು ಹೋಗುತ್ತೀರಿ ಈ ಜೌಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಲು ಈ ಜೌಲ್ ಸಣ್ಣದನ್ನು ರದ್ದುಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಈ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಅನ್ನು ರದ್ದುಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಶುದ್ಧ ಸಂಖ್ಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಉಳಿದಿದ್ದೇವೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರಗಳನ್ನು ಮಾಡಿದಾಗ ನೀವು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರಗಳನ್ನು ನೀವೇ ಪರಿಶೀಲಿಸುತ್ತೀರಿ ನೈಸರ್ಗಿಕ ದಾಖಲೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಬೇಕು k 2 ರ ಮೇಲಿನ k 1 ಸರಿ 0.913 ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಆಂಟಿ ಲಾಗ್ ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು ಕೆ ಎರಡು ಮೇಲೆ ಕೆ ಒಂದು ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ನಾಲ್ಕು ಒಂಬತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಉತ್ತರವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನೀವು ನೋಡಿರುವುದು 10 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಸರಿಯಾದ ಏರಿಕೆ ದರವು ಸುಮಾರು 2.5 ಅಂಶದಿಂದ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೆಬ್ಬೆರಳಿನ ನಿಯಮವಾಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ಹೆಬ್ಬೆರಳಿನ ಸಾಮಾನ್ಯ ನಿಯಮ ಎಂದು ನಾವು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವು ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ 2 ರಿಂದ 3 ರಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚಿಸಿ ಅಂದರೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿ 10 ಕೆ ಏರಿಕೆಗೆ 2 ರಿಂದ 3 ರ ನಡುವಿನ ಅಂಶವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಹೆಬ್ಬೆರಳಿನ ಸಾಮಾನ್ಯ ನಿಯಮ ಏನು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ಆಯ್ಕೆಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರ ಪ್ರತಿ 10 ಕೆ ಆರ್‌ಗೆ 2 ರಿಂದ 3 ರ ನಡುವಿನ ಅಂಶದಿಂದ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು 2.49 ಆಗಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು, ಇದು 2 ರಿಂದ 3 ರ ನಡುವೆ ಸರಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರೊಂದಿಗೆ ನಾವು ಏನು ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಎಂದರೆ ದರಗಳು ಹೇಗೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತವೆ ಎಂಬುದರ ಚರ್ಚೆಯ ಕೊನೆಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ತಾಪಮಾನದ ಮೂಲಕ ಮತ್ತು ಏನು ಅಥವಾ ಅರ್ಹೆನಿಯಸ್ ಸಮೀಕರಣದಿಂದ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಕಬ್ಬಿಣದ ಸಮಾನತೆಯ ಸಮೀಕರಣವು ಎಲ್ಲಿಂದ ಹುಟ್ಟಿಕೊಂಡಿತು ಮತ್ತು ಇದರಲ್ಲಿ ಆಧಾರವಾಗಿರುವ ಊಹೆಗಳು ಯಾವುವು ಮತ್ತು ಈ ಒಳನೋಟಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಆಳವಾದ ಒಳನೋಟಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಹೊಂದಬಹುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಹೇಗೆ ಗೊತ್ತು ? ತಾಪಮಾನದ ಅವಲಂಬನೆ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ

ದರಗಳು ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಚೆನ್ನಾಗಿ ಅರಿತುಕೊಳ್ಳಲು ಅಥವಾ ಪ್ರಶಂಸಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿನ ಹೆಚ್ಚಳದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವು ಹೇಗೆ ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ ಸರಿ ಈಗ ನಾವು ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಹೇಳುವ ಸ್ವಲ್ಪ ವಿಭಿನ್ನವಾದ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತೇವೆ ನಾವು ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಹತ್ತಿರದಿಂದ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನು ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದರೆ ನಾವು ಈಗ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಹತ್ತಿರದಿಂದ ನೋಡಲಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಿದಾಗ ನಾನು ಅದರ ಅರ್ಥವೇನು ಓ ನನ್ನ ಅರ್ಥವು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ, ನನ್ನ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ, ನಿಮಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ, ನಿಮಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ, ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಪ್ಲಸ್ ಬಿ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಹೇಳಿಕೊಳ್ಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಹೋಗುವ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು ಎ ಮತ್ತು ಬಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಷಣ ನೀವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿ ನಿಮ್ಮ ಮನಸ್ಸಿಗೆ ಬರಬಹುದಾದ ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು ಯಾವುವು ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವುದನ್ನು ಸಾಧಿಸಲು ನೀವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿರುವಿರಿ ನಿಮ್ಮ ಮೊದಲ ಸೈಟ್‌ನಲ್ಲಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ನೀವು ಏನು ಯೋಚಿಸುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಅದು ಆಧರಿಸಿದೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಂದೇ ಹೆಜ್ಜೆಯಲ್ಲಿ ಸರಿಯಾಗಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆಯೇ ಅಥವಾ ಇದು ಹಲವಾರು ಹಂತಗಳನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆಯೇ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದೇ ಹಂತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೇ ಅಥವಾ ಇದು ಬಹು ಪಾಲನೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೇ ಎಂದು ನೀವೇ ಕೇಳಿಕೊಳ್ಳುವ ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದೇ ಹೆಜ್ಜೆ ಎಂದರೆ ಒಂದೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಕೇವಲ ಒಂದು ನಮಗೆ p ನೀಡಲು b ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಅದರ ಬಹು ಹಂತಗಳಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಒಂದು ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತಿಲ್ಲ ಎಂದರ್ಥ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕನಿಷ್ಠ ಎರಡು ಹಂತಗಳಿವೆ ಒಂದೇ ಹಂತ ಎಂದು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾದ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಕನಿಷ್ಠ ಒಂದು ಹೆಜ್ಜೆ ಹೆಚ್ಚಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರರ್ಥ ಕನಿಷ್ಠ ಇರಬೇಕು t ಎರಡು ಹಂತಗಳು ಅದನ್ನು ಬಹು ಹಂತವನ್ನಾಗಿ ಮಾಡಲು ಮುಂದಿನ ಹಂತಗಳಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ , ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಿಮ್ಮಲ್ಲಿರುವ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೋದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಬಂಧಗಳನ್ನು ಒಡೆಯುತ್ತದೆ ಬಂಧಗಳು ಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಸರಿಯಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ, ಅಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳು ಹೋದಾಗ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಮುಂದಿನ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಮುಂದಿನ ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ಪ್ರಶ್ನೆಯೆಂದರೆ ಯಾವ ಬಂಧಗಳು ಸರಿಯಾಗಿ ಮುರಿದುಹೋಗಿವೆ, ಯಾವ ಬಂಧಗಳು ರಚನೆಯಾಗುತ್ತಿವೆ ಎಂಬುದು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ಬಂಧ ರಚನೆಯು ಬಂಧ ರಚನೆ ಮತ್ತು ಬಂಧ ಮುರಿಯುವುದು ಬಂಧ ರಚನೆಯನ್ನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಬಂಧ ಮುರಿಯುವಿಕೆಯು ಒಂದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮತ್ತೆ ಒಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಯಲ್ಲಿ ಹಲವಾರು ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಕೇಳುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏನು ಕೇಳುತ್ತಿದ್ದೀರಿ, ಯಾವ ಬಂಧಗಳು ಮುರಿದುಹೋಗಿವೆ, ಯಾವ ಬಂಧಗಳು ಮುರಿದುಹೋಗಿವೆ, ಯಾವ ಬಂಧಗಳು ಮುರಿದುಹೋಗಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ಕೇಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಈ ಎರಡು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಮಾಡಿ ಅದು ಬಂಧವಾಗಿದೆ ಮಾಡುವುದು ಮತ್ತು ಬಂಧ ಮುರಿಯುವುದು ಒಂದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಆಗುತ್ತಿದೆಯೇ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಿ ನೀವು ಕೇಳುವ ಮೊದಲ ಪ್ರಶ್ನೆ ಇದು ಒಂದೇ ಹೆಜ್ಜೆ ಅಥವಾ ಬಹು-ಹಂತದ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯೇ ಸರಿ ಎರಡನೇ ಪ್ರಶ್ನೆ ಯೋ ನೀವು ಕೇಳುತ್ತಿರುವುದು ಸರಿಯೇ ಎಂದು ನನಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಬಂಧಗಳು ರಚನೆಯಾಗುತ್ತಿವೆ ಮತ್ತು ಬಂಧಗಳು ಮುರಿದುಹೋಗುತ್ತಿವೆ, ಅವು ಮುರಿದುಹೋಗಿವೆ, ಅವು ರಚನೆಯಾಗುತ್ತಿರುವ ಬಂಧಗಳು ಒಂದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಮುರಿದುಹೋಗಿವೆಯೇ ಅವು ಒಂದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತಿವೆಯೇ ಸಮಯ ಎಂದರೆ ಆಹ್ ಎಂದರೆ ಬಾಂಡ್ ಒಡೆಯುವಿಕೆ ಮತ್ತು ಬಂಧವು ಏಕಕಾಲದಲ್ಲಿ ಒಟ್ಟಿಗೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವಿರಿ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಯು ನೀವು ಕೇಳಬಹುದಾದ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಯು ತುಂಬಾ ಪ್ರಸ್ತುತವಾದ ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿದೆ, ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಕೇಳಬಹುದಾದ ಇನ್ನೊಂದು ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಯಾವ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಗಳು ಒಳಗೊಂಡಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು ಕನಿಷ್ಠ ಮೂರು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು ಒಂದೇ ಹಂತ ಅಥವಾ ಬಹು ಹಂತ ಎರಡು ಯಾವ ಬಂಧಗಳು ಮುರಿಯುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಬಂಧಗಳು ಮುರಿಯುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಬಂಧವನ್ನು ಒಡೆಯುತ್ತವೆ ರಚನೆಯು ಏಕಕಾಲದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಮೂರು ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮುಂದುವರೆದಂತೆ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಗಳು ಇವೆಲ್ಲವನ್ನೂ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತಗೊಳಿಸಬಹುದು ನಾವು ಏನನ್ನು ಹೇಳುತ್ತೇವೆಯೋ ಅದು ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಮೆಕ್ಯಾನಿಸಮ್ ಎಂದು ನೀವು ಕೇಳಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಗಳನ್ನು ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಮೆಕ್ಯಾನಿಸಂ ಒಳಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ನೀವು ಸರಿಯಾಗಿ ಹುಡುಕುತ್ತಿದ್ದೀರಾ ಅದು ಒಂದೇ ಹಂತವೇ ಅದು ಬಹು ಹಂತವೇ ಬಂಧಗಳು ರಚನೆಯಾಗುತ್ತಿವೆ ಅಥವಾ ಮುರಿದುಹೋಗುತ್ತಿವೆ ಅವು ನೀವೇ ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ಒಂದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತಿವೆಯೇ ಎಂದು ತಿಳಿಯಿರಿ ನಂತರ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಗಳು ಒಳಗೊಂಡಿವೆ ಇವುಗಳು ನೀವು ಕೇಳಿದ ಮೂರು ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು ಮತ್ತು ಈ ಮೂರು ಪ್ರಶ್ನೆಗಳನ್ನು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನದಿಂದ ಒಟ್ಟಿಗೆ ತಿಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನ ಯಾವುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವೆಂದರೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಬರೆದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಏನನ್ನಾದರೂ ಒದಗಿಸುತ್ತಿದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಆಣ್ವಿಕ ವಿವರಣೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು ಆಣ್ವಿಕ ವಿವರಣೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನಗಳಾಗಿ ಹೇಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದರ ಆಣ್ವಿಕ ವಿವರಣೆಯನ್ನು ಸಾಬೀತುಪಡಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸರಿ ನಿಮಗೆ ಆಣ್ವಿಕ ವಿವರಣೆಯನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ರಸಾಯನಶಾಸ್ತ್ರವು ಅಣುಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ದಯವಿಟ್ಟು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಿ ಅಣುವಿನ ಮೂಲಕ ಅಣುವಿನಲ್ಲಿ ಇರುವ ಆಣ್ವಿಕ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿದ್ದಾರೆ, ಪ್ರತಿ ಅಣುಗಳು ನಿಮ್ಮ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗಲು ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕೆ ಹೇಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವು ತುಂಬಾ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಬರೆದರೆ ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಹೇಳಬಹುದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವು ಪ್ರಸ್ತಾವಿತ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಹೋಗುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಹೋಗುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಪ್ರಸ್ತಾಪಿತ ವಿ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನೀವು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸುವ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನೀವು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದರ್ಥ ನೀವು ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಆಧರಿಸಿ ಒಂದೇ ಹಂತ ಅಥವಾ ಬಹು

ಹಂತಗಳನ್ನು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸುತ್ತಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೋ ಏನೋ ನೀವು ಮಾಡುವ ಪ್ರಯೋಗಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮಾಡುವ ಪ್ರಯೋಗಗಳು ಯಾವುವು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮಾಡುವ ಪ್ರಯೋಗಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಲು ಸಹಾಯ ಮಾಡುವ ಪ್ರಯೋಗಗಳನ್ನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನು ಪ್ರಯೋಗಗಳು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಯೋಗ ಎಂದರೆ ನೀವು ಒಂದನ್ನು ನೀವು ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ತುಂಬಾ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ತಾಪಮಾನವು ಬದಲಾಗಬಹುದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರಯೋಗಗಳನ್ನು ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ಈ ಪ್ರಯೋಗಗಳನ್ನು ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಭಾಗದಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಹೇಗೆ ಹೋಗುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದರ ಒಳನೋಟವನ್ನು ಹೊಂದಲು ನಾವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತೇವೆ, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವು ತುಂಬಾ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಶಾಖೆಯಲ್ಲಿ ಮೂಲಭೂತ ಮಹತ್ವವೂ ಆಗಿದೆ. ರಾಸಾಯನಿಕ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರ, ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ತಿಳಿದ ನಂತರ ನೀವು ಪ್ರತಿಪಾದಿಸುವ ಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವು ಮಾನ್ಯವಾಗಿರುವವರೆಗೆ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ತಿಳಿದಿರುತ್ತೀರಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸೋಣ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಥೈಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಈ ಮೊದಲ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ . ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಜಲೀಯ ರೂಪ ಸರಿ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಈಕ್ವಯಸ್ ಫಾರ್ಮ್ ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ನಿಮಗೆ ch ಮೂರು ch ಎರಡು ನೀಡಲು ಓಹ್ ಅದು ಏನು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಅದು ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ br ಮೈನಸ್ ಜಲೀಯ ರೂಪಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿರಲಿ, ಅದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಅದು ತುಂಬಾ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಬಹುದು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಂದೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ಚೆನ್ನಾಗಿ ಸ್ಥಾಪಿಸಲಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಒಂದೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಈ ಅಣುವು ಈ ಅಣುವಿನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ನಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಂತಹ ಒಂದೇ ಹಂತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಹಾಡುತ್ತವೆ le ಹಂತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಸಹ ಇದನ್ನು ಪ್ರಮುಖ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ರಾಸಾಯನಿಕ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರದಲ್ಲಿ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದರೆ ಒಂದು ಅಂಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಂದೇ ಹಂತದ ಮೂಲಕ ಮುಂದುವರಿಯುವ ಒಂದು ಅಂಶದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಂದು ಹಂತವನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಇತರ ಹಂತಗಳಿಲ್ಲ ನೀವು ಹಿಂತಿರುಗಿ ಮತ್ತು ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಹಿಂತಿರುಗಿ ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಹೊರಗಿರುವ ಸಮತೋಲಿತ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೇಗೆ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಸಂದೇಶವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಮತೋಲನ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣವು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಒಂದು ಹಂತದ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೆ ಸಮತೋಲಿತ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣವು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಒಂದು ಹಂತದ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ, ಇದರ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ ಇದನ್ನು ನೋಡಿ ಇದು ಒಂದೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಸಮತೋಲಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ಪ್ರಯೋಗಗಳು ಸಾಬೀತುಪಡಿಸಿವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅದು ಒಂದೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ಸಮತೋಲಿತ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣವು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತಿದೆ, ಒಂದು ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಾನು ಅಣುವಿನಿಂದ ಅಣುವಿನಿಂದ ಹೋದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬ ಸಂದೇಶವನ್ನು ರವಾನಿಸುತ್ತದೆ le ಈಥೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಣುವು ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ಅಯಾನ್ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತದೆ ಎಥೆನಾಲ್ ಮತ್ತು ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಸರಿ ಇದು ಈ ಸಮತೋಲಿತ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣದಿಂದ ರವಾನೆಯಾಗುವ ಸಂದೇಶವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಒಂದೇ ಹಂತವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಸಮತೋಲನ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣವು ನಿಮಗೆ ಹೇಗೆ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಒದಗಿಸುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಂದೇ ಹೆಜ್ಜೆ ಸರಿಯಾಗಿರಬೇಕು, ಅಂದರೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಂದೇ ಹಂತವನ್ನು ಹೇಗೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ , ಇದರ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸಲು ನಾನು ಮುಂದೆ ಹೋಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ ಏಕೆಂದರೆ ಸಮತೋಲಿತ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣವು ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಒಂದು ಹಂತದ ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ ನಂತರ ನಾನು r ಈ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವನ್ನು k ಬಾರಿ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳಿಂದ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ch ಮೂರು ch two br ಮತ್ತು oh ಮೈನಸ್ ಮತ್ತು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ನಾನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ಸಮೀಕರಣದಿಂದ ನಾನು ನೇರವಾಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಹೇಳುತ್ತಿರುವುದು ಒಂದೇ ಹಂತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರಣ ಸಮತೋಲಿತ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣವು ನೇರವಾಗಿ ಹೇಳುತ್ತದೆ m e ದರವು ಈಥೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಅಣುವಿನ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅಣುಗಳು ಒಂದೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಪರಸ್ಪರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ದರವನ್ನು ಈ ರೀತಿ ಬರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಸಮತೋಲಿತ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೀಗೆಯೇ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಎಂಬ ಸಂದೇಶವನ್ನು ರವಾನಿಸುವುದು ನಂತರ ಅದು ಆಣ್ವಿಕತೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಯಾವುದನ್ನಾದರೂ ಹುಟ್ಟುಹಾಕುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಆಣ್ವಿಕತೆಯನ್ನು ನಾನು ಇದನ್ನು ನಂತರ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇನೆ ಆದರೆ ಅದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಹೇಳುತ್ತಿರುವುದು ಅದು ಒಂದು ವೇಳೆ ಎಲಿಮೆಂಟರಿ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿದ್ದರೆ, ನೀವು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಸಮೀಕರಣ ಸರಿಯಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಒಂದೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದರ್ಥ , ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ನೇರವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ದರ ಕಾನೂನನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಒಂದೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಒಟ್ಟಾರೆ ಕ್ರಮವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಆಣ್ವಿಕತೆಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದರ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ ಇದನ್ನು ನಿಮ್ಮ ಮನಸ್ಸಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಿ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ, ನಾವು ಅದನ್ನು ನಂತರ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಚರ್ಚಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿ ಎಥೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್ ಒಂದು ಅಣುವಿದೆ ಇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್ ಬಿ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅಯಾನ್ ಸರಿ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಎಷ್ಟು ಅಣುಗಳು ಈ ಒಂದು ಅಣುವಿನ ಒಂದು ಅಣು
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಅಣುಗಳು ಎರಡು ಇದು ದ್ವಿ ಅಣು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ದರವನ್ನು ಲೈವ್ ಆಗಿ ನೋಡಿದರೆ ಒಟ್ಟು ಕ್ರಮವೇನು ಎಂದು ಬರೆದರೆ ಇದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಒನ್ ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಇದು ಎರಡಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಒಂದೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಸ್ವರೂಪದಲ್ಲಿ ಬಲ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಏಕ ಹೆಜ್ಜೆ ನಂತರ ಆಣ್ವಿಕತೆ ಮತ್ತು ಕ್ರಮವು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಣ್ವಿಕವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕ್ರಮಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಡಿ ಅದು ನಮ್ಮ ಚರ್ಚೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ನಂತರದ ಸಮಯಗಳಲ್ಲಿ ಈಗ ನಾವು ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಆದರೆ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ವಿಭಿನ್ನ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈಗ ಸಿ ಆರು ಗಂ ಐದು ಸಿಎಚ್ ಎರಡು ಸಿಎಲ್ ಅನ್ನು ಜಲೀಯ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಜೊತೆಗೆ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಜಲೀಯ ರೂಪವನ್ನು ನೀಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಸಿ ಆರು ಗಂ ಐದು ಚ ಎರಡು ಓಹ್ ಜಲೀಯ ಪ್ಲಸ್ ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ಜಲೀಯ ಎಂದು ಅವರು ಅನುಮತಿಸಿದ್ದಾರೆ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎರಡು ಎಲ್ಲಾ ಪುರಾವೆಗಳು ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಪುರಾವೆಗಳು ಸೂಚಿಸುತ್ತವೆ, ಇದು ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದರೂ ನೀವು ನೋಡಬಹುದು, ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ತೋರಿಸಬಲ್ಲೆ . ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಇದು ಒಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎರಡು ಅವರು ಎಷ್ಟು ಹೋಲುತ್ತಾರೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಿ ಅವು ಎಷ್ಟು ಹೋಲುತ್ತವೆ ಈಗ ಮಾತ್ರ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್ ಮುಖ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿ ತತ್ವ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್ ಅನ್ನು ಈಥೈಲ್ ಬ್ರೋಮೈಡ್‌ನಿಂದ ಇದಕ್ಕೆ ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ ಈಗ ನೀವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಸ್ವಭಾವವಲ್ಲ ಎಂದು ಪುರಾವೆಗಳು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತವೆ , ಅಂದರೆ ಇದು ಬಹು ಹಂತಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹಂತಗಳು ಯಾವ ಹಂತಗಳು c 6 h 5 ch 2 cl ಸರಿಯಾಗಿದೆ ನಿಮಗೆ c 6 h 5 ch 2 ಜೊತೆಗೆ cl ಮೈನಸ್ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ ಇದು ಸಮೀಕರಣ ಮೂರು ಮುಂದಿನ ಹಂತವು ಸಿ ಆರು ಗಂ ಐದು ಚ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ನಿಮಗೆ ಸಿ ಆರು ಗಂ ಐದು ಚ ಎರಡು ಓಹ್ ಇದು ನಾಲ್ಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಯಿತು ಹಿಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಿಂತ ಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲವೂ ಒಂದೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ, ಆದರೆ ನಾವು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ನಡೆಯುತ್ತಿಲ್ಲ ಒಂದೇ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಮೊದಲ ಹಂತವು ಈ ರೀತಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಇದು ಬೆಂಜೈಲ್ ಕ್ಯಾಷನ್ ಮತ್ತು ಅನುಗುಣವಾದ ಕ್ಲೋರೈಡ್ ಆಗಿ ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ಈ ಕ್ಯಾಷನ್ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿಲ್ ಅಯಾನ್‌ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸಿ ಅನುಗುಣವಾದ ಆಲ್ಕೋಹಾಲ್ ಅನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಸೆಕೆಂಡ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ತಕ್ಷಣವೇ ನಾನು ಈ ಎರಡು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನಾನು ಈ ಎರಡು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ಎರಡು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಸೇರಿಸಿದರೆ ನಾನು ಈ ಎರಡು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ನೀವು ಏನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಈ ಕ್ಯಾಶನ್ ರದ್ದುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಎರಡೂ ಬದಿಗಳಿಂದ ಮತ್ತು ನೀವು ಬಲದಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ಸಮತೋಲಿತ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣದೊಂದಿಗೆ ಉಳಿದಿರುವಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಹು ಹಂತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರಮುಖ ಅಂಶವಾಗಿದೆ, ಮೊದಲು ಅದು ಬಹು ಹಂತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ನಂತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪ್ರಾಥಮಿಕ x ಸೆಕೆಂಡ್ ಅಲ್ಲ ನೀವು ಈ ಎರಡು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ, ಈ ಎರಡು ಹಂತಗಳು ಅಥವಾ ಏಕ-ಹಂತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವ ಯಾವುದೇ ಹಂತಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನಂತರ ಅದು ನಿಮ್ಮ ಸಮತೋಲಿತ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ ಸರಪಳಿ ಸಮೀಕರಣಗಳು ಮಾತ್ರ ವಿನಾಯಿತಿಗಳನ್ನು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಸರಣಿ ಸಮೀಕರಣಗಳು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ತುಂಬಾ ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದರಿಂದ ಏನು ಹೇಳಬಹುದು ಎಂದರೆ ನಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಹಂತಗಳಲ್ಲಿ ಮುಂದುವರಿಯುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಹಿಂದಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸಂಯೋಜಿತ ಮರು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸರಿ ಇದನ್ನು ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಗುಣವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಯಾಂತ್ರಿಕತೆ ಅಥವಾ ಸಂಯೋಜಕ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನ ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ನಾನು ಸಂಯೋಜಿತ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನ ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನ ಸರಿ ಆದರೆ ನಾನು ಇದಕ್ಕೆ ಹಿಂತಿರುಗಿದರೆ ದಯವಿಟ್ಟು ಗಮನಿಸಿ ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದರೂ ಅದು ಈ ಎರಡು ಹಂತಗಳಿಂದ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ, ಅದು ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಹಂತಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಯೋಜಿತ ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಹಂತವು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಸ್ವಭಾವ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಏನು ಹೇಳಬಹುದು ಎಂದರೆ ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಅನುಕ್ರಮವೇ ಹೊರತು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ , ಎರಡು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಇರಬಹುದು ಮೂರು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಮೂರು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಇರಬಹುದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಂಕೀರ್ಣತೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ನಾಲ್ಕು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಇರಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇದನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಂದು ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಕನಿಷ್ಠ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಹಂತಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಅಂತಹ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಹಂತವು ಪ್ರಕೃತಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರಾಥಮಿಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಇಲ್ಲಿ ಮೊದಲ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮೂರು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಾಲ್ಕು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಈ ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತಗೊಳಿಸಿದಾಗ ನಮಗೆ ಸಂಕೀರ್ಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಹಿಂತಿರುಗಿಸುತ್ತದೆ ಒಂದು ಹಂತದಲ್ಲಿ ಆದರೆ ಬಹು ಹಂತಗಳಲ್ಲಿ ಈಗ ನೀವು ಸರಿಯಾಗಿ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಯಾಂತ್ರಿಕತೆಯು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಅಥವಾ ಕನಿಷ್ಠ ಎರಡು ಹಂತಗಳನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಯಾವುದೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಈಗ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಹಂತಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾದ ಕೆಲವು ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳು ಸಂಯೋಜಿತ ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣಕ್ಕೆ ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಯೋಜಿತ ಮತ್ತು ಸಂಕೀರ್ಣವನ್ನು ಪರಸ್ಪರ ಬದಲಿಯಾಗಿ ಬಳಸಬಹುದು, ಅವರು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಅವರು ಆ ರೀತಿಯ ಅರ್ಥವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದಾರೆಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನದಲ್ಲಿನ ಹಂತಗಳ ಹಂತಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಮತ್ತು ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಅವರು ನಿಮಗೆ ಅದೇ ವಿಷಯವನ್ನು ಹೇಳುತ್ತಾರೆ , ಅದು ಹೇಗಾದರೂ ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದೆ . ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿ ಸರಿಯನ್ನು ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯಿಂದ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಏಕೆ ಹೇಳುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ನಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಮತ್ತೆ ಹಿಂತಿರುಗೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೆನಪಿಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ಮೊದಲ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಒಂದೇ ಹೆಜ್ಜೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಿದೆವು ಈ ಒಂದು ಅಣುವಿನ ಒಂದು ಅಣುವಿನ ಸ್ಟೊಚಿಯೋಮೆಟ್ರಿಯನ್ನು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಇದಕ್ಕೆ ದರದ ನಿಯಮವನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಅಥವಾ ದರದ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯನ್ನು ಈ ಬಾರಿಯ ಈ ಸಾಂದ್ರತೆಯ k ಪಟ್ಟು ಬರೆಯಬಹುದು ಎಂದು ಹೇಳಿದೆ ಇತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಹಿಂತಿರುಗಿ ಮತ್ತು ನೀವು ನೋಡಿದ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯನ್ನು ನೋಡಿ, ಓಹ್ ಸ್ಟೊಚಿಯೊಮೆಟ್ರಿಯಿಂದ ನಾನು ಈ ದರದ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯನ್ನು ಒಂದೇ ಹಂತ ಅಥವಾ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ನೇರವಾಗಿ ಹೇಳಬಹುದು ಅಥವಾ ಬರೆಯಬಹುದು , ಅಲ್ಲಿ ಆಣ್ವಿಕತೆ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅವರು ನಂತರ ಚರ್ಚಿಸಿದ ಅಣುವನ್ನು ಹೇಳುತ್ತಾರೆ ಆದರೆ

ಅದೇ ವಿಷಯ ಸಂಕೀರ್ಣವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ನೀವು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬರೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬರೆಯಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವ ಹಂತಗಳು ಏನೆಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ನನಗೆ ಇರುವ ಅಥವಾ ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ಹಂತಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಮತ್ತು ಸ್ವರೂಪವನ್ನು ಬರೆಯಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ಹೇಳುವ ಮೂಲಕ ನಾನು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿದಾಗ ನಾನು ಏನನ್ನೂ ಹೇಳದೆ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಂಕೀರ್ಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ ನೋಡಿ ಇದು ಹೋಗಲಿದೆಯೇ ಎಂದು ತಿಳಿದಿಲ್ಲ, ಇದು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಹಂತಗಳ ಮೂಲಕ ಹೋಗಲಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಎರಡು ಹಂತಗಳಲ್ಲಿ ಮೂರು ಹಂತಗಳು ಅಥವಾ ನಾಲ್ಕು ಹಂತಗಳಲ್ಲಿ ಏನು ಹೋಗಲಿದೆ ಎಂದು ತಿಳಿದಿಲ್ಲ, ಅದು ಎಷ್ಟು ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದರ ಮೇಲೆ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸರಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಅದರ ಬಗ್ಗೆ ಏನೂ ತಿಳಿದಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಅದನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ನೀವು ಹೆಚ್ಚು ಹೇಳಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಹೆಜ್ಜೆಗಳಿಂದ ಅಥವಾ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಹಂತಗಳ ಮೂಲಕ ಹೋಗುವುದರಿಂದ ಅದು ಸಂಕೀರ್ಣವಾಗಿರಬೇಕು . ಅಥವಾ ಒಂದು ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸರಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೋಡಿದಾಗ ನೀವು ಒಂದು ವಿಷಯವನ್ನು ನೋಡಬಹುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಈ ಸಂಕೀರ್ಣ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೆಂದರೆ ನಾವು ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಈ ಸಿ ಆರು ಗಂ ಬಲಕ್ಕೆ ಬೆಂಜೈಲ್ ಕ್ಯಾಷನ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ch ಐದು ch ಎರಡು ಜೊತೆಗೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈ ಸಿ ಆರು ಗಂ ಐದು ಸಿಎಚ್ ಎರಡು ಪ್ಲಸ್ ಕಾರ್ಬೋಕೇಶನ್ ಅನ್ನು ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಮಧ್ಯಂತರ ಜಾತಿಗಳು ಅಥವಾ ನಿಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಮಧ್ಯಂತರ ಎಂದು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಮಧ್ಯಂತರ ಮಧ್ಯಂತರವು ಒಂದು ಹಂತದಲ್ಲಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಸರಿ ಇದು ಒಂದು ಹಂತದಲ್ಲಿ ರಚನೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದರಲ್ಲಿ ಬಳಕೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮತ್ತೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹಿಂತಿರುಗುತ್ತೇವೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಮೂರು ಮತ್ತು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಾಲ್ಕರಲ್ಲಿ ಬಳಸುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಮಧ್ಯಂತರ ಎಂದು ಏಕೆ ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ, ಅದು ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ನಡುವೆ ಕಾಣಿಸಿಕೊಳ್ಳುವ ವಸ್ತುವಾಗಿದೆ, ಅದು ಒಂದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಹಂತದ ಮೂಲಕ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಮುಂದಿನ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ಬಳಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ . ಅಂತಿಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಕಾಣಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಅದು ಆತ್ಮೀಯತೆಯನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಇನ್ನೊಂದು ಸಮಸ್ಯೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ನಾನು ಅದನ್ನು ಮಧ್ಯಂತರ ಎಂದು ಹೇಳಿದಾಗ ನಿಮ್ಮ ಮನಸ್ಸಿನಲ್ಲಿ ಬರುವ ಅತ್ಯಂತ ತಾರ್ಕಿಕ ಪ್ರಶ್ನೆಯೆಂದರೆ ನಾನು ಓ ಮಧ್ಯಂತರವನ್ನು ಗಮನಿಸಿ ಹೌದು ಸ್ವತಂತ್ರ ಸ್ಥಿರದಲ್ಲಿ ಮಧ್ಯಂತರವು ಹೇಗೆ ಅಥವಾ ಎಷ್ಟು ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದರ ಮೇಲೆ ನೀವು ಅವಲಂಬಿಸಿರಬಹುದು ನಿಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ನೀವು ಅದನ್ನು ವೀಕ್ಷಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಕೆಲವು ವಿಧಾನಗಳಿಂದ ಸರಿ ಆದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಅನೇಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಮಧ್ಯಂತರಗಳು ಬಹಳ ಅಲ್ಪಾವಧಿಯದ್ದಾಗಿರುತ್ತವೆ ಅವುಗಳನ್ನು ಗಮನಿಸುವುದು ಕಷ್ಟ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸುವುದು ಇನ್ನೂ ಕಷ್ಟಕರವಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಲು ಹೋದರೆ ಅದು ದರದ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿ ಅಥವಾ ತೂಕದ ನಿಯಮವನ್ನು ಅನುಸರಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ನಾವು ನಂತರ ನೋಡಲಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕೆಲವು ವಿಧಾನಗಳಿಂದ ಮಧ್ಯವರ್ತಿಗಳನ್ನು ನೋಡಲು ಅಥವಾ ಗುರುತಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾದರೆ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ತಂತ್ರದಿಂದ ಅಥವಾ ಇನ್ನೊಂದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ತೊಂದರೆಯಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಇಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಈಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸಬಹುದಾದ ಸಂಭಾವ್ಯ ಮಧ್ಯಂತರಗಳು ಯಾವುವು ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದುಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಎಂದು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಲು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಲು ಗುರುತಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ನಂತರ ನೀವು ಊಹಿಸಲು ಅಥವಾ ದರದ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಗೆ ಹೋಗುವ ಅಥವಾ ಅನುಸರಿಸುವ ಒಂದು ತೋರಿಕೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ಊಹಿಸಲು ಅಥವಾ ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಲು ಹೆಚ್ಚು ಕಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ. ಮಧ್ಯವರ್ತಿಗಳನ್ನು ಗುರುತಿಸಲು ಅಥವಾ ಗುರುತಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗದಿರುವಿಕೆಯು ಕಾರ್ಯರೂಪಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದಲೇ ಅನೇಕ ಅನೇಕ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಮಧ್ಯವರ್ತಿಗಳು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪಾತ್ರವನ್ನು ವಹಿಸುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಇದನ್ನು ಪ್ರಮುಖ ಲಕ್ಷಣವಾಗಿ ಬರೆಯುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸಿದ್ದೇನೆ ಅಂತಹ ಸಂಯೋಜಿತ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳೆಂದರೆ , ಸಂಯೋಜಿತ ಅಥವಾ ಸಂಕೀರ್ಣ ಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನವನ್ನು ರೂಪಿಸುವ ಈ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ನೀವು ಸೇರಿಸಿದರೆ, ನೀವು ಅಂತಿಮ ದರವನ್ನು ಮರಳಿ ಪಡೆಯಬೇಕು ಅಥವಾ ನಾನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ಅಂತಿಮ ಸಮತೋಲಿತ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಸರಪಳಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಪಳಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದಂತೆ ಹೆಚ್ಚು ಜಟಿಲವಾಗಿದೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಮಾಡಲು ಹೋಗದಿದ್ದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಕವರ್ ಮಾಡಲು ಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಸರಣಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಇದು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ಕ್ರಿಯೆಯ ಕಾರ್ಯವಿಧಾನಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವ ಮೊದಲು ಸರಣಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ತುಂಬಾ ಜಟಿಲವಾಗಿವೆ. ಏಕೆಂದರೆ ಅದಕ್ಕೇ ನಾವು ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನೀವು ಮೂರನೇ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಕೇಳಿದ ಮೂರನೇ ಪ್ರಶ್ನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸೋಣ ಹಾಗಾದರೆ ಮತ್ತೆ ಮೂರು ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು ಯಾವುವು ನಾವು ಆಹ್ ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸೋಣ ಇದು ಒಂದೇ ಹೆಜ್ಜೆ ಬಹು ಹಂತ ಎರಡು ಯಾವ ಬಂಧಗಳು ಮುರಿದುಹೋಗಿವೆ ಯಾವ ಬಂಧಗಳು ರೂಪುಗೊಂಡಿವೆ ಈ ವಿಷಯಗಳು ಒಂದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತವೆ ಎರಡು ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ಒಂದೇ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಬಂಧ ಮುರಿಯುವ ಬಂಧವನ್ನು ಮಾಡುವ ಮೂರನೇ ಪ್ರಶ್ನೆ ಏನು ನಾನು ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್ ಬದಿಯಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಹೋದಾಗ ನಾನು ಯಾವ ರೀತಿಯ ಶಕ್ತಿಯ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಒಳಗೊಳ್ಳಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಶಕ್ತಿಯ ವಿಷಯವನ್ನು ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸೋಣ ಅಥವಾ ಶಕ್ತಿ ಆಹ್ ಈ ಶಕ್ತಿ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ನೋಡೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸರಳವಾದ ಆಹ್ ಕಥಾವಸ್ತುವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ. ಪ್ಲಾಟ್‌ಗಳು ಹೇಗಿವೆ ಅಥವಾ ಕಥಾವಸ್ತುವು ಸಮತಲ x ಅಕ್ಷದಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ, ನಾವು ವೈ ಅಕ್ಷದ ಲಂಬ ಅಕ್ಷದ ಮೇಲೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು y ಅಕ್ಷದಲ್ಲಿ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕವು ಈಗ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ ಧಾತುರೂಪದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ ah ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಒಂದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಆಹ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಹಾಡುವ ಮೂಲಕ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಸರಿ , ಇದು ನಮ್ಮ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳಾಗಿರಲಿ ಇದು ನಮ್ಮ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಾಗಿರಲಿ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಅನೇಕ ಪುಸ್ತಕಗಳಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಿಸಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳು ಮತ್ತು ಇದು ನಿಮ್ಮ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಾಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಏನು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರ ಎನರ್ಜಿ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ಎಂದು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅದನ್ನು ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ ನಂತರ ಮತ್ತೆ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಒಂದೇ ಹಂತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಈಗ ನೀವು ಎರಡು ವಿಷಯಗಳು ಅಥವಾ ಅಂಶಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಪ್ಲಾಟ್ ಮಾಡಿರುವುದು ಒಂದು ಲಂಬ ಅಕ್ಷದಲ್ಲಿನ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿ ಮತ್ತು ಒಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಈ ಎರಡು ಈ ಎರಡು ಅಕ್ಷಗಳ ಅರ್ಥವನ್ನು ಸ್ವಲ್ಪ ಹೆಚ್ಚು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸೋಣ , ಅಂದರೆ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿ ಅಕ್ಷ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸೋಣ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿ ಲಂಬ ಅಕ್ಷ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲಂಬ ಅಕ್ಷವು ಲಂಬ ಅಕ್ಷವು ನಿಮ್ಮ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಅಕ್ಷವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಏನನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹೇಳಿದಾಗ ನೀವು ಅದರ ಅರ್ಥವೇನು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿರುವ ಈ ಲಂಬವಾದ ಅಕ್ಷವು ಶೇಖರಿಸಲಾದ ಶಕ್ತಿಯಿಂದ ಕೊಡುಗೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಕ್ಷಮಿಸಿ ರಾಸಾಯನಿಕ ಬಂಧಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಗ್ರಹವಾಗಿರುವ ಶಕ್ತಿಯ ಜೊತೆಗೆ ಪ್ರತಿ ಜಾತಿಯ ಮತ್ತು ಸುತ್ತಮುತ್ತಲಿನ ನಡುವಿನ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಗಳೊಂದಿಗಿನ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ .
ಆದ್ದರಿಂದ ಲಂಬ ಅಕ್ಷವು ಲಂಬವಾದ ಅಕ್ಷವು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಂಯೋಜನೆಯ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯು ರಾಸಾಯನಿಕ ಬಂಧಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಗ್ರಹವಾಗಿರುವ ಶಕ್ತಿಯ ಕೊಡುಗೆಗಳಿಂದ ಕೂಡಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮುರಿದುಹೋಗುವ ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಾ ಮತ್ತು ಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಇಲ್ಲಿ ನೆನಪಿಡಿ ಇದು ರಚನೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ನಂತರ ಬಂಧದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಶಕ್ತಿ ಸಂಗ್ರಹವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಸರಿಯಾಗಿ ನೋಡುತ್ತಿರುವುದು ಮಾತ್ರವಲ್ಲ, ಎರಡು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳು ಬರುತ್ತಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ಪರಸ್ಪರ ಸಂವಹನ ನಡೆಸುತ್ತಿದ್ದರೆ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯ ಶಕ್ತಿಯೂ ಬರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ. ಈಗ ಇಲ್ಲಿರುವಿರಿ, ನೀವು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಇರುವ ಅಯಾನುಗಳನ್ನು ಅಥವಾ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಇರುವ ಕೆಲವು ಇತರ ತಟಸ್ಥ ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದು ಅವುಗಳು ತಮ್ಮ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ. ಸುತ್ತಮುತ್ತಲಿನ ನೀರು ನೀರಿನಲ್ಲಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳು ಮತ್ತು ಆ ಎಲ್ಲಾ ಶಕ್ತಿಯ ಕೊಡುಗೆಗಳನ್ನು ಈ ಲಂಬ ಅಕ್ಷಕ್ಕೆ ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ನಿಮ್ಮ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಅಕ್ಷವಾಗಿದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಲಂಬ ಅಕ್ಷವು ಲಂಬ ಅಕ್ಷ ಯಾವುದು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಯುತ್ತದೆ, ಅದು ನಿಮ್ಮ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ, ಅದು ಕೊಡುಗೆಯಾಗಿದೆ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸಂಗ್ರಹವಾಗಿರುವ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಡೆಯುತ್ತಿರುವಾಗ ಬದಲಾಗುತ್ತಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಶಕ್ತಿಗಳ ಕೊಡುಗೆಗಳ ಮೊತ್ತವಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಯೋಜಿಸುತ್ತಿರುವಾಗ ನಾನು ಅದರಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ನಾನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬದಿಯಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನದ ಬದಿಗೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ಒಟ್ಟು ಶಕ್ತಿಯು ಒಟ್ಟು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಸರಿ ನಂತರ ಇದು ನನಗೆ ಸಮತಲ ಅಕ್ಷದೊಂದಿಗೆ ಬಿಡುತ್ತದೆ, ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕವು ನನಗೆ ಏನು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಅಥವಾ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅಡ್ಡ ಅಕ್ಷವು ನನ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ ಈಗ ಸಮನ್ವಯಗೊಳಿಸು ಹೆಸರು ತುಂಬಾ ಅಲಂಕಾರಿಕ ಹೆಸರಾಗಿರಬಹುದು ಆದರೆ ಇದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕವು ಏನನ್ನು ಸೂಚಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ರಿಯಾಕ್ಟಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆನ್ ಎಂದರೆ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಕೋಆರ್ಡಿನೇಟ್ ಎಂದರೆ xyz ನಿರ್ದೇಶಾಂಕಗಳಂತಹ ಕೆಲವು ನಿರ್ದೇಶಾಂಕಗಳನ್ನು ನೋಡುವ ಮೂಲಕ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ನಿರ್ದೇಶಾಂಕಗಳನ್ನು ನೋಡುವ ಮೂಲಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೇಗೆ ಪ್ರಗತಿಯಲ್ಲಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಎಂದರೇನು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬರೆಯಬಹುದು ನಂತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಸಾರಾಂಶ ಅಂತರ ಪರಮಾಣು ದೂರದ ಬಲ ಮತ್ತು ಬಂಧದ ಕೋನಗಳಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಗಳಂತಹ ಚಲನೆಗಳ ಸಂಗ್ರಹಣೆ ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ರಚನೆಯಲ್ಲಿ ನೇರವಾಗಿ ತೊಡಗಿಸಿಕೊಂಡಿರುವ ನೇರವಾಗಿ ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಬಂಧ ಕೋನಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೆ ಅದು ಏನು ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಸಾರಾಂಶಗೊಳಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಅದು ಸಾಮೂಹಿಕವಾಗಿದೆ ಅಂತರ್ ಪರಮಾಣು ಅಂತರಗಳಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಗಳ ಸಮನ್ವಯ ಮತ್ತು ಅಥವಾ ಬಂಧದ ಕೋನಗಳು ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಬದಿಯಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ನೇರವಾಗಿ ತೊಡಗಿಸಿಕೊಂಡಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ನಿಮಗೆ ಮತ್ತೆ ಏನು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಮಾರ್ಗವನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ಮಾರ್ಗವನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ಅದು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಭಾಗದಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಚಲಿಸುವಾಗ ಸಿಸ್ಟಮ್ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹೇಳಬಲ್ಲೆ ಅದು ಸಿಸ್ಟಮ್ ಚಲಿಸುವ ಮಾರ್ಗವಾಗಿದೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಭಾಗದಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನದ ಭಾಗಕ್ಕೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಎರಡೂ ಅಕ್ಷಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ ನಂತರ ಸಮತಲ ಅಕ್ಷವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಮತ್ತು ಲಂಬ ಅಕ್ಷವು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಪ್ರತಿನಿಧಿಸುತ್ತದೆ, ಇದರ ಅರ್ಥವನ್ನು ನೀವು ಈಗ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಉದ್ದಕ್ಕೂ ನಿಮ್ಮನ್ನು ಸಂಘಟಿಸಿ ಬಾಂಡ್ ಬ್ರೇಕಿಂಗ್ ಬಾಂಡ್ ಕೋನ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವ ಬಂಧವು ದೂರದಲ್ಲಿ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಮುರಿಯುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಆ ಬದಲಾವಣೆಗಳಿಂದಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಬದಲಾವಣೆಗಳಿಂದಾಗಿ ನಿಮ್ಮ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯು ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯು ಆ ಎಲ್ಲಾ ವಸ್ತುಗಳ ಕೊಡುಗೆಯಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೆನಪಿಡಿ ನಿಮ್ಮ ಬಂಧ ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಆಹ್ ಘನ ಅಣುಗಳ ನಡುವಿನ ಪರಸ್ಪರ ಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ಬಂಧ ಶಕ್ತಿಯೊಂದಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಶಕ್ತಿಯು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಬಂಧದ ಕೋನಗಳು ಅಥವಾ ಮಧ್ಯಸ್ಥಿಕೆಗಳಲ್ಲಿ ಈ ಆಹ್ ಬದಲಾವಣೆಗಳು ಸಂಭವಿಸಿದಾಗಲೆಲ್ಲಾ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಹೋದಂತೆ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಶಕ್ತಿಯು ಸಹ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಏನು ಎನರ್ಜಿ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಎನರ್ಜಿ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತಿದೆ, ನಾನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕದ ಉದ್ದಕ್ಕೂ ಚಲಿಸುವಾಗ ಅದು ನನ್ನನ್ನು ಕರೆದೊಯ್ಯುತ್ತದೆ ನಾನು ಉತ್ಪನ್ನದ ಬದಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಭಾಗವು ನಾನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕದ ಉದ್ದಕ್ಕೂ ಚಲಿಸುವಾಗ ನನ್ನ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯು ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಚಲಿಸುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನೋಡಿದಾಗ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ನಿಮಗೆ ಸರಿಯಾಗಿ ನೀಡುತ್ತಿರುವ ಮಾಹಿತಿ ಇದು ಈ ರೀತಿಯ ವಿಶಿಷ್ಟ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ಈಗ ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ನಾವು ಈ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಅತ್ಯಂತ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಚರ್ಚಿಸೋಣ ಅಂದರೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಗೌರವ ಎಂದು ಅರ್ಥ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೋಡುತ್ತಿರುವ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ನಾವು ನೋಡುತ್ತಿರುವ chtch to br ಓಹ್ ನೊಂದಿಗೆ

ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಿಸುವುದು ಮೈನಸ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನೇ ನಾವು ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ch three ch two br ಪ್ಲಸ್ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದಿಂದ ಇದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಈ ಕಥಾವಸ್ತುವಿಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ ಈ ಕಥಾವಸ್ತುವಿಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ ನೋಡೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳು ಯಾವುವು ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು ನಿಮ್ಮ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು ಇವೆರಡೂ ನಿಮ್ಮ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಯಾವುವು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನಿಮ್ಮ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಯಾವುದು ಸರಿ ನಿಮ್ಮ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ch ಮೂರು ch ಎರಡು ಓಹ್ ಜೊತೆಗೆ br ಮೈನಸ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇದು ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಒಂದು ನಾನು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಸರಿ ನಾನು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ರಾಜ್ಯಗಳನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಹೇಳುವುದೇನೆಂದರೆ , ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್ ಬದಿಯಲ್ಲಿರುವ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ನೀವು ch3ch2 br ಮತ್ತು ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಹೊಂದಿರುವ ಉತ್ಪನ್ನದ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ನಿಜವಾದ ಉತ್ಪನ್ನ ch2ch2h ಮತ್ತು br ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಎಂಬುದನ್ನು ಈಗ ಪರಿಗಣಿಸೋಣ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸೋಣ ಅಣುವಿನ ಮಟ್ಟವು ಅಣುವಿನಿಂದ ಅಣುವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ chch ಎರಡು br ನ ಒಂದು ಅಣುವು ಮೂರು ch ಎರಡು br ಒಂದು ಅಣುವು ಓಹ್ ಮೈನಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದರೊಂದಿಗೆ ಸಂವಹಿಸುತ್ತದೆ ಈಗ ಈ ಎರಡು ಬಂದು ಸಂವಹನ ನಡೆಸಿದಾಗ ಅವು ಪರಸ್ಪರ ಸಂವಹನ ನಡೆಸದಿದ್ದಾಗ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಇಬ್ಬರು ಬಂದು ಸಂವಹಿಸಿ ಏನಾಗಲಿದೆ ಬದಲಾವಣೆಗಳು ಆಗಲಿವೆ ನಿಮ್ಮ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮ್ಮ ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನೋಡಿ ch two ch two h ಮತ್ತು br ಮೈನಸ್ ಅಂದರೆ cbr ಬಂಧವು ಮುರಿದುಹೋಗಬೇಕು ಮತ್ತು ohcoh ಬಾಂಬ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳಬೇಕು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಮುಂದುವರಿದಂತೆ ನೀವು ಈ ರೀತಿ ಯೋಚಿಸಬಹುದು, ಅದು ಸಂಭವಿಸಿದಾಗ ಸಿಬಿಆರ್ ಬಂಧವು ನಿಧಾನವಾಗಿ ಮುರಿಯುತ್ತಿದೆ ಮತ್ತು ಕೊಹ್ ಬಂಧವು ನಿಧಾನವಾಗಿ ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಯೋಚಿಸಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ನೀವು ಸ್ಥಿರವಾದ ಜಾತಿಯಿಂದ ಸ್ಥಳಾಂತರಗೊಂಡಿದ್ದೀರಿ ಅಂದರೆ ಥಿ ಗಳು ಈಗ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಬಾಂಡ್ ಬ್ರೇಕಿಂಗ್ ಮತ್ತು ಬಾಂಡ್ ತಯಾರಿಕೆಯು ನಡೆಯುತ್ತಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯು ನಿಧಾನವಾಗಿ ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈಗ ನಿಮ್ಮ ಬಂಧಗಳು ವಿರೂಪಗೊಂಡಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈಗ ನಿಮ್ಮ ಬಂಧಗಳು ವಿರೂಪಗೊಂಡಿವೆ, ಅದು ವಿರೂಪಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಅದು ಉದ್ದದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಸಿಬಿಆರ್ ಬಾಂಡ್ ಉದ್ದ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಸ್ನ್ಯಾಪ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಆಗ ಓಹ್ ಮೈನಸ್ ಕೂಡ ಕೋಹ್ ಮೈನಸ್ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಇರಲಿಲ್ಲ ನಂತರ ಕೋಹ್ ಬಂಧವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಧಾನವಾಗಿ ಅದು ಹತ್ತಿರಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೇಳುತ್ತಿರುವುದು ಏನೆಂದರೆ, ಈ ವಿಷಯ ಸಂಭವಿಸುತ್ತಿದ್ದಂತೆ ನನ್ನ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಶಕ್ತಿಯು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತಿದೆ, ಅದು ಇಲ್ಲಿಯವರೆಗೆ ಒಂದು ಹಂತಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯು ಗರಿಷ್ಠವಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ನಾನು ಬಂಧಗಳನ್ನು ಮುರಿದುಕೊಂಡಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಬಂಧಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಅಲ್ಲಿಗೆ ಹೋದಾಗ ನಾನು ಈ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ತಲುಪಿದಾಗ ಅಥವಾ ಈ ಜಾತಿಯನ್ನು ತಲುಪಿದಾಗ ನಾನು ಇರುವ ಮಟ್ಟವನ್ನು ತಲುಪುತ್ತೇನೆ ನನ್ನ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಕರ್ವ್ ಅಥವಾ ಎನರ್ಜಿ ಪ್ರೊಫೈಲ್‌ನ ಅತ್ಯುನ್ನತ ಬಿಂದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನನ್ನ ಬಿಂದು ಮತ್ತು ಈ ಬಿಂದು ಎಂದು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿ ಎಂದು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮರು ನನ್ನ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರೊಫೈಲ್‌ನ ಅತ್ಯುನ್ನತ ಬಿಂದುವಾದ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿ ನಂತರ ಹೆಚ್ಚು ಅಸ್ಪಷ್ಟತೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ವಿರೂಪಗೊಳ್ಳಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಇದು ನನ್ನ ಗರಿಷ್ಠ ಶಕ್ತಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ವಲ್ಪ ಹೆಚ್ಚು ಅಸ್ಪಷ್ಟತೆ ನನ್ನನ್ನು ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಕರೆದೊಯ್ಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರರ್ಥ ಈಗ ಕೋಹ್ ಬಂಧವು ಹೆಚ್ಚು ಹೆಚ್ಚು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ, ಇದರಿಂದ ನಾನು ಉತ್ಪನ್ನದ ಬದಿಗೆ ಹೋಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಸಿಬಿಆರ್ ಬಾಂಡ್ ಹೆಚ್ಚು ಹೆಚ್ಚು ಮುರಿದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಇದರಿಂದ br ಮೈನಸ್ ಸರಿಯಾಗಿ ಹೊರಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮುಂದಿನ ದಿನಗಳಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಹೇಗೆ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ವರ್ಗ ನಾನು ಇಲ್ಲಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಇನ್ನೊಂದು ಸಣ್ಣ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇನೆ ಇದರಿಂದ ಈ ಎನರ್ಜಿ ಪ್ರೊಫೈಲ್‌ನ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಚೆನ್ನಾಗಿ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಇದು ನಿಮಗೆ ಸಹಾಯ ಮಾಡುತ್ತದೆ ಎನರ್ಜಿ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ಯಾವ ರೀತಿಯ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ನಿಮಗಾಗಿ ಸಂಗ್ರಹಿಸಿದೆ ಧನ್ಯವಾದಗಳು ಧನ್ಯವಾದಗಳು

PrutorAI