ರಾಸಾಯನಿಕ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರದ ಬಗ್ಗೆ ನಿಮಗೆ ಗೊತ್ತಾ ಇದು ಉಪನ್ಯಾಸ ಸಂಖ್ಯೆ ಹನ್ನೆರಡು ನಾವು ಕಳೆದ ಹನ್ನೊಂದು ಉಪನ್ಯಾಸಗಳಿಂದ ಇದರ ಬಗ್ಗೆ ಇದ್ದೇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೊನೆಯ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೆವು ಎಂಬುದನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೆನಪಿಸಲು ನಾವು ಈ ಬಗ್ಗೆ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ ಕ್ರಿಯೆಯ ಪಾತ್ರೆಯಲ್ಲಿ ಅನಿಲ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಅಣುಗಳ ಚಲನ ಶಕ್ತಿ ವಿತರಣೆಯ ಹಕ್ಕು ಮತ್ತು ಇವುಗಳು x ಅಕ್ಷದ ಮೇಲೆ ರೂಪಿಸಲಾದ ಆಯಾ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಭಾಗವಾಗಿದೆ, ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಿತರಣೆಯ ಮುಖ್ಯ ಅಂಶವೆಂದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಅಣುಗಳು ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ ಅದೇ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯು ಚಲನ ಶಕ್ತಿಗಳ ವಿತರಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ನಂತರ ಪ್ರತಿ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಮೌಲ್ಯದಲ್ಲಿ ಉತ್ತುಂಗಕ್ಕೇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಮೌಲ್ಯವು ಈ ಮೌಲ್ಯವು ಈ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ತಲುಪುತ್ತದೆ ಈ ಮೌಲ್ಯವು ನಾವು ಹೇಳುವ ಅತ್ಯಂತ ಸಂಭವನೀಯ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ಅದನ್ನು ಹೇಗೆ ತರುತ್ತೇವೆ ah ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಗೆ ಹೇಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ತಾಪಮಾನಗಳನ್ನು ಮೂರು ಮತ್ತು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಮತ್ತು ಒಂಬತ್ತು ಕಬ್ಬಿಣದ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಅನ್ನು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಉದ್ವೇಗವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಏಚರ್ ಒಂಬತ್ತು ಮತ್ತು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಎರಡು ವಿಷಯಗಳು ಸಂಭವಿಸುತ್ತವೆ ಒಂದು ಈ ಕಪ್ಪು ವಕ್ರರೇಖೆಯನ್ನು ನೋಡಿ ಇದು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿದೆ ಇದು ವಿಶಾಲವಾಗಿ ವಿಶಾಲವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹೆಚ್ಚಿನ ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚು ಸಂಭವನೀಯ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯ ಮೌಲ್ಯವು ಹೆಚ್ಚಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಮೌಲ್ಯ 300 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಈಗ ಹೆಚ್ಚಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳುತ್ತೀರಿ ಎಂದಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಿ, ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಇದು EA ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಅಣುಗಳ ಶಕ್ತಿಯ ಮೇಲೆ ಶಕ್ತಿಯ ಮೇಲೆ ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಹೋಗಲು ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಶಕ್ತಿ. ಇದು ತಡೆಗೋಡೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ತಡೆಗೋಡೆಯ ಮೇಲ್ಭಾಗದ ಬೆಟ್ಟದ ತುದಿಗೆ ಹೋಗಬೇಕು ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಹೋಗಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಇಎ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ ಮತ್ತು ಇಎ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳಿದರೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಲಂಬವಾಗಿ ಎಳೆಯಿರಿ y ಅಕ್ಷಕ್ಕೆ ಸಮಾನಾಂತರವಾಗಿರುವ ರೇಖೆಯು ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡುವುದು 300 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಈ ನೀಲಿ ಛಾಯೆಯ ಪ್ರದೇಶವು ಈ ಭಿನ್ನರಾಶಿಯ ಅಣುಗಳಾಗಿದ್ದರೆ ಇಎಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ಶಕ್ತಿ ಮತ್ತು ಇಎ ಅಧಿಕವಾಗಿದ್ದರೆ ಆಗ ಏನಾಗಲಿದೆ ಈ ಭಿನ್ನರಾಶಿ ಅಣುಗಳು ಉತ್ಪನ್ನದ ಬದಿಗೆ ಸುಲಭವಾಗಿ ಹೋಗುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವುಗಳು ಈಗಾಗಲೇ ಇ ಅಥವಾ ಅದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಚಿತ್ರಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಇರುತ್ತದೆ ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಆಕೃತಿಯ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ನಾನು ಅದನ್ನು 900 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಾಗ ಅದನ್ನು ರೇಖಾಚಿತ್ರದ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಹೇಳುತ್ತದೆ ಈಗ ನೀವು ಈ ಕಪ್ಪು ಕರ್ವ್ ಅನ್ನು ನೋಡಿ ಈಗ ಕಪ್ಪು ಕರ್ವ್ ಅನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಲಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಅದು ಮೇಲೆ ಸ್ಥಳಾಂತರಗೊಂಡಿದೆ ಅಂದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರದೇಶವು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರದೇಶವಿದೆ ಇಎ ಮೇಲಿನ ಕಪ್ಪು ವಕ್ರರೇಖೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪ್ರದೇಶವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಏನಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಕಪ್ಪು ವಕ್ರರೇಖೆಯ ಅಣುಗಳ ಭಾಗವು 900 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ವಕ್ರರೇಖೆಯಾಗಿದೆ, ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚು ಅಣುಗಳು ಹೆಚ್ಚು ಹೆಚ್ಚು ಅಣುಗಳಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಅಂದರೆ 300 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೆಚ್ಚು ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದರ್ಥ, ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಕನಿಷ್ಠ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿ ಅಥವಾ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವಿಕೆಯ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಿಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು

ಆದ್ದರಿಂದ 900 ಕೆಲ್ವಿನ್ ದಿ fra ಮಬ್ಬಾದ ಪ್ರದೇಶಗಳಿಂದ ಲಭ್ಯವಿರುವಂತೆ ಮುನ್ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಶಕ್ತಿಯ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವಿಕೆಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಭಾಗವು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂಬೈನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಮಬ್ಬಾದ ಪ್ರದೇಶವು ಹಸಿರು ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿರುತ್ತದೆ. ಜೊತೆಗೆ ನೀಲಿ ಬಣ್ಣವು ಪ್ರಯೋಗದಲ್ಲಿದ್ದಾಗ ಮತ್ತು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಮಬ್ಬಾದ ಪ್ರದೇಶವು ಕೇವಲ ನೀಲಿ ಬಣ್ಣದ್ದಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಇದು ನೇರವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬರೆದುದಕ್ಕೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ ನಾವು ಮಬ್ಬಾದ ಭಾಗದ ಪ್ರದೇಶ ಎಂದು ಹೇಳಿದೆವು ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾದಂತೆ ಬಲವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ತಾಪಮಾನ ಹೆಚ್ಚಾದಂತೆ ಮಬ್ಬಾದ ಭಾಗದ ವಿಸ್ತೀರ್ಣವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ, ನಂತರ ತಾಪಮಾನ ಹೆಚ್ಚಾದಂತೆ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದ್ದನ್ನು ವಿತರಣೆಯು ವಿಶಾಲವಾಯಿತು ಮತ್ತು ವಿತರಣೆಯ ಉತ್ತುಂಗವು ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯ ಹೆಚ್ಚಿನ ಮೌಲ್ಯಗಳಿಗೆ ಬದಲಾಯಿತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದ್ದು ಏನೆಂದರೆ, ಅಣುಗಳ ಭಾಗವು ಶಕ್ತಿಯ ಅಧಿಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಂಶವಾಗಿದೆ e ಯಿಂದ ಮೇಲಿರುವ e ಅನ್ನು rt ಮೇಲೆ ಮೈನಸ್ EA ಗೆ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ದರಗಳ ತಾಪಮಾನ ಅವಲಂಬನೆಯ ಆರ್ಹೆನಿಯಸ್ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ, ಇದು rt ನಿಂದ ಮೈನಸ್ ea ಗೆ a ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಂತರ ಏನು ಈ ಅಂಶವು ನಿಮಗೆ ಈ ಅಂಶವನ್ನು ಹೇಳುವ ಘಾತೀಯ ಅಂಶವು ಅಣುಗಳ ಯಾವ ಭಾಗವು ಇಎಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ, ಇದರಿಂದ ಅವು ಉತ್ಪನ್ನದ ಬದಿಗೆ ಸುಲಭವಾಗಿ ಹಾದುಹೋಗಬಹುದು ಅಂದರೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನವು ವಕ್ರರೇಖೆಯ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಮಬ್ಬಾದ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ಇಎಗೆ ಸಮಾನವಾದ ಅಥವಾ ಅದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಹೆಚ್ಚು ಅಂದರೆ ಅದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಂಭವಿಸುವ ಹೆಚ್ಚಿನ ಅವಕಾಶವಿದೆ ಅಂದರೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ವೇಗವಾಗಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಚರ್ಚೆಯ ಹಿಂದಿನ ಕಲ್ಪನೆ ಇದು ಶಕ್ತಿಗಳ ವಿತರಣೆಯು ತಾಪಮಾನದ ಕಾರ್ಯವಾಗಿ ಶಕ್ತಿಗಳ ವಿತರಣೆ ಮತ್ತು ನಾನು ನನ್ನ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದಾಗ ವಿತರಣೆಯ ಆಕಾರವು ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡುವುದು ಅಂದರೆ ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿನದಕ್ಕೆ ಹೋಗುವುದು er ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು ಅದು ಸರಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಮ್ಮ ah ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ನೋಡೋಣ ನಿಮಗೆ ಈ ಆರ್ಎನ್ಎ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿ ಸ್ವಲ್ಪ ಹೆಚ್ಚು ನಿಕಟವಾಗಿ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೆನಪಿಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆರ್ಟಿಯ ಮೇಲೆ ಕಾ ಮೈನಸ್ ಇಎ ಆಗಿತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಮ್ಮ ದರದ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಮೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆ ಒನ್ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ದಯವಿಟ್ಟು ಹೋಗಿ ಮತ್ತು ಈಗ ನೀವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂಬುದನ್ನು ಕ್ರಾಸ್ ಚೆಕ್ ಮಾಡಿ ವಿವರಗಳನ್ನು ನೋಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ಯಾವುದು ಸರಿ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ನಂತರದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಬಹುದು ಆದರೆ ಅದಕ್ಕೂ ಮೊದಲು ಈ ಫಾರ್ಮ್ ಅನ್ನು ನೋಡೋಣ ಘಾತದಲ್ಲಿ ಅಂಶವನ್ನು ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ ಘಾತಾಂಕದಲ್ಲಿನ ಅಂಶವು ಆಯಾಮರಹಿತ ಬಲವಾಗಿರಬೇಕು, ಅಂದರೆ e ಓವರ್ ಆರ್ಟಿಯು ಶುದ್ಧ

ಸಂಖ್ಯೆಯಾಗಿರಬೇಕು , ಅದು ಯಾವುದೇ ಆಯಾಮವಲ್ಲ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪರಿಶೀಲಿಸೋಣ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಇಎ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಕಿಲೋ ಜೌಲ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ವ್ಯಕ್ತವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಪರಿಶೀಲಿಸೋಣ. ಪವರ್ 3 ಜೌಲ್ ಮೋಲ್ ವಿಲೋಮ ಬಲಕ್ಕೆ ಎಷ್ಟು ಕಿಲೋ ಮಿಲ್ ಸಾವಿರ ಅಥವಾ 10 ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ನಾನು ಆ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಆ ಭೇದದ ಬಗ್ಗೆ ಈಗ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರ್ ಆರ್ ನಿಮ್ಮ ಸಾರ್ವತ್ರಿಕ ಅನಿಲ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೋಡೋಣ ಅದು ಮೋಲ್‌ಗೆ 8.314 ಜೂಲ್ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಸರಿ ಇದು ಆರ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತು ಇವುಗಳು ಘಟಕಗಳು ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ತಾಪಮಾನವು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಸರಿ ಎಂದು k ಯ ಘಟಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಘಾತಾಂಕ EA ದ ಭೇದದ ಘಟಕಗಳನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಕ್ರಮವಾಗಿ r ಮತ್ತು t ಘಟಕಗಳನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ತ್ವರಿತವಾಗಿ ಇಎ ಮಾಡೋಣ ಯುನಿಟ್‌ಗಳ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಆರ್‌ಟಿಯಿಂದ, ನಂತರ ಯುನಿಟ್‌ಗಳ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಇಎಯಿಂದ ಆರ್‌ಟಿ ನಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಯುನಿಟ್‌ಗಳ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಇಎ ಓವರ್ ಆರ್‌ಟಿ ನಮಗೆ ಜೌಲ್ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಸರಿ ನಾನು ಸಾವಿರವನ್ನು ಪಕ್ಕಕ್ಕೆ ಇಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಸಾವಿರ ಕೇವಲ ಹತ್ತರಲ್ಲಿ ಮೂರು ಬಲಕ್ಕೆ ಬಲ ಅದರ ಕಿಲೋ ಜೌಲ್ಸ್ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಈ ಸಾಮಾನ್ಯ ಕ್ರಿಯಾಶೀಲ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸುವ ವಿಧಾನದಲ್ಲಿ ನಾನು ಆರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಅದು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಜೌಲ್‌ಗೆ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿ ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ನ ಘಟಕಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಅಥವಾ ನಂತರ ನನಗೆ ಕೆ ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಇದನ್ನು ಮಾಡುವ ಕ್ಷಣದಲ್ಲಿ ನೀವು ಏನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡಿದ್ದೀರಿ ಸಂಭವಿಸಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲ್ವಿನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಲ್ವಿನ್ ರದ್ದುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ನಾನು ಇದನ್ನು ಬಿಟ್ಟುಬಿಡುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಘಟಕಗಳು ಸಹ ರದ್ದುಗೊಳ್ಳುತ್ತವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹೊಂದಿರುವುದು ನಾನು ಶುದ್ಧವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ, ನಾನು ಶುದ್ಧ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾನು ಶುದ್ಧ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಈ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯೊಂದಿಗೆ ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಟಿ ಘಾತದ ಶಕ್ತಿಯು ಆಯಾಮರಹಿತವಾಗಿರಬೇಕು ಅದು ಶುದ್ಧ ಸಂಖ್ಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಶುದ್ಧ ಸಂಖ್ಯೆ ಎಂದು ನಾವು ಸಾಬೀತುಪಡಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆ ಏನು, ನಾವು ಇದನ್ನು ಏಕೆ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನಾನು ಇದನ್ನು ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಈಗಷ್ಟೇ ಚಲಿಸಿದೆ ಉಪನ್ಯಾಸವನ್ನು ನೀವು ಮೊದಲೇ ಮುಗಿಸಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನಾನು ತಿಳಿಯಬಹುದು ಆದರೆ ಈ ಕೆಳಗಿನ ಅಂಶವನ್ನು ನೋಡಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸಮೀಕರಣಗಳನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬೇಡಿ, ಈ ಸಮೀಕರಣದ ಅರ್ಥವೇನೆಂದು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಇದು ನೀವೇ ಆಗಿದ್ದರೆ ಸಮೀಕರಣವು ನಿಮಗೆ ಎರಡನೆಯದಾಗಿ ಹೇಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿದೆ ಆರ್ಟಿಯಿಂದ ಈ ಇಎ ಘಾತದಲ್ಲಿರುವ ಶಕ್ತಿ ಎಂದು ತಿಳಿಯಿರಿ, ನೀವು ತಕ್ಷಣ ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳುವುದು ಏನೆಂದರೆ, ಇದು ಈಗ ಯಾವುದೇ ಕಾರಣಕ್ಕಾಗಿ ಆಯಾಮರಹಿತವಾಗಿರಬೇಕು ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನೀವು ಆಹ್ ಏನೋ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಆಹ್ ತುಂಬಾ ಅವಸರದಿಂದ ನೀವು ಧಾವಿಸುತ್ತಿರುವಿರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ಬರೆಯಿರಿ ಎಲ್ಲೋ ಒಂದು ಕಡೆ ನೀವು k ಎಂಬುದು ae ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ, a over r ರೈಟ್ ಅಥವಾ e ಮೇಲೆ t ಮತ್ತು ನೀವು ಮರೆತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ, ಈ ಸಮೀಕರಣ ಸರಿಯೋ ತಪ್ಪೋ ಎಂದು ನೀವು ಆಶ್ಚರ್ಯ ಪಡುತ್ತೀರಿ, ನೀವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ, ನೀವು ಹೋಗಿ ನನ್ನ ಬಳಿ ಏನಿದೆ ಎಂದು ಪರಿಶೀಲಿಸಿ ನಾನು EA ಇಂದ r ಆಗಿದ್ದರೆ ಅಥವಾ ನೀವು EA ಎಂದು t ಎಂದು ಬರೆದಿದ್ದರೆ ಅದು ನೀವು ನೋಡಿದಂತೆ ಆಯಾಮರಹಿತವಾಗುವುದಿಲ್ಲ, ಅದು ಹೊಸ ಭೇದದಲ್ಲಿ rt ಮತ್ತು ea ಇರುವಲ್ಲಿ ನಾನು RT ಮೇಲೆ EA ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಮಾತ್ರ ಅದು ಆಯಾಮರಹಿತವಾಗುತ್ತದೆ ಅವರ ಸಾಂಪ್ರದಾಯಿಕ ಘಟಕಗಳಲ್ಲಿ ಸರಿಯಾಗಿ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಿದ ಅಂಶಗಳಲ್ಲಿ, ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನೀವು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಬರೆದಿದ್ದೀರಾ ಅಥವಾ ನೀವು ಮರೆತರೂ ಸಹ ನೀವು ಮರೆತರೂ ಸಹ ನೀವು ಯಾವಾಗಲೂ ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಲು ಇದು ನಿಮಗೆ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಚೆಕ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಆಗುತ್ತದೆ. ಆಯಾಮವಿಲ್ಲದ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಅಂದರೆ ಘಾತಾಂಕವು ಅಲ್ಲಿ ಆಯಾಮವಿಲ್ಲದ ಪರಿಮಾಣದ ಆಯಾಮವಿಲ್ಲದ ಘಟಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಈಗ ಆರ್ಟಿಯ ಮೇಲೆ ಇಎ ಆಗಿರಬೇಕು ಒಮ್ಮೆ ಅದು ಸೆಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ನೀವು ಈ ಸಮೀಕರಣಕ್ಕೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ ಅದರ ಕೆ ಎಇಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮೈನಸ್ ಎ ಓವರ್ ಆರ್ಟಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಂತರ ಏನಾಗಲಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಇ ನಿಂದ ಮೈನಸ್ ಎ ಬೈ ಆರ್ಟಿ ಶುದ್ಧ ಸಂಖ್ಯೆ ಬಲ a ಸರಿಯ ಘಟಕಗಳು k ಗೆ ಸಮನಾಗಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈಗ ಬರೆಯಬಹುದು ನಂತರ a ನ ಘಟಕಗಳು ಸಮಾನವಾಗಿರಬೇಕು k ನ ಘಟಕಗಳಿಗೆ ಅಂದರೆ a ಗಾಗಿ ವೇಳೆ ಎಂದರ್ಥ ಮೊದಲ ಕ್ರಮಾಂಕದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲ ಕ್ರಮಾಂಕದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ k ಏನೆಂದು ನೆನಪಿಡಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ k ಸಮಯ ವಿಲೋಮ ಬಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮೊದಲ ಕ್ರಮಾಂಕದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಹಕ್ಕಿನ ಘಟಕವಾಗಿದೆ ನಂತರ ಎರಡನೇ ಕ್ರಮಾಂಕದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಅದು ಏನೆಂದು ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡನೇ ಕ್ರಮಾಂಕದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ k ಎಂದರೆ k ಯ ಘಟಕವು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ ವಿಲೋಮ ಸಮಯದ ವಿಲೋಮಕ್ಕೆ ಕಸವನ್ನು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮತ್ತೆ k ನ ಒಂದು ಘಟಕವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಇದರ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ ಘಾತೀಯ ರೂಪ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಘಾತೀಯ ರೂಪವು ಕೆಲವು ಶುದ್ಧ ಸಂಖ್ಯೆಗಳಾಗಿರುವುದರಿಂದ ನಂತರ ಮೊದಲ ಕ್ರಮಾಂಕದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಾಗಿ a ಯ ಘಟಕಗಳು k ಯ ಘಟಕಗಳಾಗಿರಬೇಕು, ನಂತರ ಇದು ಎರಡನೇ ಕ್ರಮಾಂಕದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಸಮಯದ ವಿಲೋಮವಾಗಿದ್ದರೆ ಅದು ಈ ರೀತಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೀಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಲೀಟರ್ ಆಗಿದೆ ಸಮಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿ ಅಥವಾ ಘಟಕಗಳ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಕೇವಲ ಕ್ರಾಸ್ ಚೆಕ್ ಆಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ಆರ್ಹೆನಿಯಸ್ ನಿಯತಾಂಕಗಳನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುವ ಈ ತಾಪಮಾನ ಅವಲಂಬನೆಯ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಮುಂದಿನ ಭಾಗವನ್ನು ಕುರಿತು ಮಾತನಾಡೋಣ ನಾವು ಇದನ್ನು ಮಾಡೋಣ ನಾವು ಮೂಲ ನಿಯತಾಂಕಗಳನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಟಿ ಅವನು ಹೊರಗಿರುವೆನು ಸರಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಅರ್ಹೆನಿಯಸ್ ಕೆಂಪು ಸಮೀಕರಣಕ್ಕೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು k ಎಂಬುದು ಆರ್ಟಿಯ ಮೇಲೆ ಮೈನಸ್ ಇಎಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾನು ಏನು ಮಾಡಬಹುದು ಎಂದರೆ ನಾನು ನೈಸರ್ಗಿಕ ಲಾಗರಿಥಮ್ ಅನ್ನು ಎರಡೂ ಬದಿಗಳಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನೈಸರ್ಗಿಕ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು ಕೆ ಲಾಗ್ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ನ್ಯಾಚುರಲ್ ಲಾಗ್‌ನ ನ್ಯಾಚುರಲ್ ಲಾಗ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿದೆ ಇ

ಮೈನಸ್ ಇಎ ಓವರ್ ಆರ್‌ಟಿ ಓಕೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಮೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆ ಎರಡಾಗಿರಲಿ ಈಗ ಈ ಸಮೀಕರಣವು ಆಹ್‌ನ ಮುಂದುವರಿಕೆ ಅಲ್ಲ ಎಂದು ನೋಡಿ ನಿಮಗೆ ಹಿಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ತಿಳಿದಿದೆ ಇಂದು ತಾಪಮಾನದ ಅವಲಂಬನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ನಾನು ಹೊಸ ಸಮೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆಗಳೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇನೆ ಸರಿ ಈಗ ನಾನು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ನಾನು ಮತ್ತೆ ಬರೆಯಬಹುದು ನಂತರ ln k ln a ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಲಾಗ್ ಬೇಸ್ ಸಿ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇದನ್ನು ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇದು ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಇದು RT ಸರಿಯ ಮೇಲೆ ಮೈನಸ್ ಇಎ ಆಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಮುಂದಿನ ಪುಟಕ್ಕೆ ಹೋಗಿ k ನ ನೈಸರ್ಗಿಕ ದಾಖಲೆಯು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಇಎ ಓವರ್ ಆರ್ಟಿಯ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಲಾಗ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಮೂರು ಆಗಿರಲಿ ನಾನು ಅದನ್ನು ಲಾಗ್‌ನ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿಯೂ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಬಹುದು ಮೂಲ ಹತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಸೊನ್ನೆ ಮೂರು ಲಾಗ್ ಬೇಸ್ ಹತ್ತು k ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಸೊನ್ನೆ thr ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಇಎ ಓವರ್ ಆರ್‌ಟಿಯ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಲಾಗ್ ನೋಡಿ ಇದು ಲಾಗ್ ಎ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮತ್ತೆ ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಅದು ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಸೊನ್ನೆ ಮೂರು ಲಾಗ್ ಹತ್ತು ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಸೊನ್ನೆ ಮೂರು ಲಾಗ್ ಟೆನ್ ಎ ಮೈನಸ್ ಇಎ ಓವರ್ ಆರ್‌ಟಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾನು ಏನು ನಾನು ಲಾಗ್ ಬೇಸ್ 10 ಕೆ ಬರೆಯಬಹುದು ಲಾಗ್ ಬೇಸ್ 10 ಕೆ ಲಾಗ್ ಎ ಲಾಗ್ ಬೇಸ್ 10 ಎ ಮೈನಸ್ ಇಎ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಸೊನ್ನೆ ಮೂರು ಆರ್ಟಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಏನು ಮಾಡಿದ್ದೇನೆ ಎಂದರೆ ನಾನು ಈ ಎಲ್‌ಎನ್‌ಕೆ ಅನ್ನು ಲಾಗ್ ಬೇಸ್‌ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದ್ದೇನೆ 10.
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪರಿವರ್ತನೆ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ನಂತರ ನಾನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಸಮೀಕರಣವನ್ನು 2.303 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದ್ದೇನೆ ಆದ್ದರಿಂದ 2.302.303 ರದ್ದಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ 2.303 ಅಂಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಇದು ಲಾಗ್ ಬೇಸ್ 10 ರ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ನನ್ನ ಸಮೀಕರಣವಾಗಿದೆ.
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ 10 ಅನ್ನು ಲಾಗ್ ಮಾಡಿ ಸರಿ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಾನು ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಸ್ವಲ್ಪ ವಿಭಿನ್ನ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಬರೆದರೆ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಸಮೀಕರಣ 3 ಅನ್ನು ನೋಡಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇದನ್ನು ಈ ರೀತಿಯಾಗಿ ಬರೆಯಬಹುದು k ಯ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಲಾಗ್ ಮೈನಸ್ ಇಎ ಓವರ್ ಆರ್‌ಟಿ ಜೊತೆಗೆ ಇದು ನಾಲ್ಕು ಆಗಿರಲಿ ನಾನು ಈಗ ಬದಲಾಯಿಸಿದ್ದೇನೆ ನಿಯಮಗಳ ಕ್ರಮ ಮತ್ತು ಒಮ್ಮೆ ನಾನು ಇದನ್ನು ಬರೆದ ನಂತರ ನೀವು ತಕ್ಷಣ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಇದು ನೇರ ರೇಖೆಯ ಸಮೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಒಂದು ಸರಳ ರೇಖೆಯ ಸಮೀಕರಣವು ನನಗೆ ಸಿಗುವುದು ಎಂದರೆ ನಾನು ನೈಸರ್ಗಿಕ ಲಾಗ್ ಅನ್ನು t ನಿಂದ ಒಂದರ ವಿರುದ್ಧ ಪ್ಲಾಟ್ ಮಾಡಿದರೆ ನಾನು ನೇರ ರೇಖೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಬೇಕು ಮತ್ತು ಕಥಾವಸ್ತುವಿನ ಪ್ರಕಾರವು ರೇಖೀಯ ಕಥಾವಸ್ತುವಾಗಿರಬೇಕು ಕಥಾವಸ್ತುವಿನ ಪ್ರಕಾರವು ರೇಖೀಯ ಕಥಾವಸ್ತುವಾಗಿರಬೇಕು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೋಡೋಣ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಏನನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪಡೆಯುವುದು ಕಥಾವಸ್ತುವಿನ ಪರಿಭಾಷೆಯಲ್ಲಿ ಇಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕಥಾವಸ್ತುವೇ ಆಗಿರಲಿ, ಇಲ್ಲಿ ನನ್ನ ಬಳಿ ಇರುವುದು ಕೆ ಯ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಲಾಗ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಟಿಯಿಂದ ಒಂದನ್ನು ಹೊಂದುತ್ತೇನೆ ಅದು ತಾಪಮಾನದ ವಿಲೋಮವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇದನ್ನು ಹೇಳಿದ ಕ್ಷಣದಲ್ಲಿ ಇವುಗಳು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ನನ್ನ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಬಿಂದುಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಬಿಂದುಗಳ ಮೂಲಕ ನಾನು ಸರಳ ರೇಖೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮೀಕರಣವು ಸರಿಯಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ ಸಮೀಕರಣವು ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಬರೆಯಲು ನನಗೆ ಅವಕಾಶ ನೀಡಲಾಯಿತು ಸಮೀಕರಣವು k ನ ನೈಸರ್ಗಿಕ ದಾಖಲೆಯಾಗಿದೆ ಎಲ್‌ಎನ್‌ಕೆ ಓವರ್ ಆರ್‌ಟಿಯ ಮೇಲೆ ಮೈನಸ್ ಇಎಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಪುನಃ ಬರೆದಿರುವ ಎಲ್‌ಎನ್‌ಕೆ ಮೈನಸ್ ಇಎ ಓವರ್ ಆರ್‌ಟಿ ಪ್ಲಸ್ ಎಲ್‌ಎನ್ ಕೆ ರೈಟ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದರೆ ನೀವು ಎಲ್‌ಎನ್‌ಕೆ ವಿರುದ್ಧ ಟಿಯಿಂದ ಒಂದೊಂದಾಗಿ ಪಿತೂರಿ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಬಂಧ ಯಾವುದು ಸಹಜ a ನ ಲಾಗ್ ಮತ್ತು ಯಾವುದೇ ಇಳಿಜಾರು ಈಗ ಇಳಿಜಾರು mi ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ nus EA ಮೇಲೆ r ಬಲಕ್ಕೆ ಇದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಆರ್ಹ್ಯೂನಸ್ ಸಮೀಕರಣವು ನೀವು rnas ನಿಯತಾಂಕಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ಹೇಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಯತಾಂಕಗಳು ಯಾವುವು ಘಾತೀಯ ದರ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಆಹ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ a ಪೂರ್ವ ಘಾತೀಯ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಆರ್ಹ್ಯೂನಸ್ ಅಂಶವಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ EA ಇದು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಹೇಗೆ ಮಾಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಎಂದರೆ ಈ ವಿಭಿನ್ನ ಬಿಂದುಗಳು ವಿಭಿನ್ನ ತಾಪಮಾನಗಳಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುವುದನ್ನು ನೋಡುವುದು ಟಿ ಮೌಲ್ಯಗಳಿಂದ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವುಗಳು ಟಿ ಮೌಲ್ಯಗಳಿಂದ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಏನು ಮಾಡುವುದು ಎಂದರೆ ನೀವು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ಒಂದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸರಿಯಾಗಿದೆ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೀರಿ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಏನನ್ನೂ ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತಿಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಬದಲಾಗುತ್ತಿರುವ ಏಕೈಕ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ನೋಡಿ ನಾವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಾಗ ಮುನ್ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ನಾವು ನೀವು ಆಹ್ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದೇ? ಪ್ರತಿ ಲೀಟರ್‌ಗೆ ಆಹ್ ಒಂದು ಮೋಲ್ ಸರಿ ಎಂದು ಹೇಳುವ ಆರಂಭಿಕ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯೊಂದಿಗೆ ನೀವು ಹೋದರೆ ಈಗ ನೀವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದರೆ ನೀವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು 300 ರಿಂದ 320 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಬಿ ಎಂದು ಹೇಳುವವರೆಗೆ ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತೀರಿ ಉಳಿದೆಲ್ಲವೂ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಬೇರೆ ಏನನ್ನೂ ಬದಲಾಯಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ದರಗಳು ಯಾವ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಂಭಿಕ ಆಹ್ ಏಕಾಗ್ರತೆಯು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನೀವು ಬದಲಾಗುವ ಏಕೈಕ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ತಾಪಮಾನ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ನೀವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ನಂತರ ವಿಭಿನ್ನ ತಾಪಮಾನಕ್ಕೆ ಹೋಗಿ 320 ಕೆಲ್ವಿನ್ 340 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಎಂದು ಹೇಳಿ, ನಿಮಗೆ 360 ಕೆಲ್ವಿನ್ ತಿಳಿದಿದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಸರಿಯಾಗಿ ಅನುಮತಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನೀವು ಈ ಅಂಕಗಳನ್ನು ಒಂದೊಂದಾಗಿ t ಅನ್ನು ಉತ್ಪಾದಿಸುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಯಾ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ನೀವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಎಂದರೆ ನೀವು ಅನುಗುಣವಾದ ದರ ಸ್ಥಿರಾಂಕಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಮ್ಮೆ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ದರ ಸ್ಥಿರಾಂಕಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದಲ್ಲಿ ಸಮೀಕರಣದ ದರಗಳಿಂದ ನೀವು ದರ ಸ್ಥಿರಾಂಕಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನಂತರ ನೀವು ದರ ಸ್ಥಿರಾಂಕದ ಈ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಲಾಗ್ ಅನ್ನು t ನಿಂದ ಒಂದೊಂದಾಗಿ ರೂಪಿಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಇದರಿಂದ ಮತ್ತು ನೀವು ಈಗಾಗಲೇ ತಿಳಿದಿರುವ ಆರ್ಎನ್‌ಎಸ್ ಸಮೀಕರಣದಿಂದ ನೀವು ಸ್ವಾಭಾವಿಕತೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಆಂಟಿ ಲಾಗ್ ಮಾಡುವ ಮೂಲಕ ನೀವು ಎ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದಾದ ಪ್ರತಿಬಂಧವಾಗಿ a ಲಾಗ್ ಮತ್ತು ಅದು ನಿಮಗೆ ಮೈನಸ್ ಇ ಮೇಲೆ r ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಯಾವುದೇ ರಿಯಾಕ್ ಮೂಲಕ ಅರ್ಹೆನಿಯಸ್ ನಿಯತಾಂಕಗಳನ್ನು ಹೇಗೆ ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತೀರಿ ನೀವು ಕೆಲಸ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ

ಅಥವಾ ನೀವು ಗಮನಹರಿಸುತ್ತಿರುವಿರಿ ಅಥವಾ ನೀವು ಲ್ಯಾಬ್‌ನಲ್ಲಿ ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಉಹ್ ಈಗ ನಿಮಗೆ ಗಳಿಕೆಯ ದರದ ಸಮೀಕರಣದ ಮಹತ್ವವು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ, ಅದರಲ್ಲೂ ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಘಾತೀಯ ಅಹ್ ಮೈನಸ್ ಇ ಮೇಲೆ ಆರ್ಟಿಯ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಪೂರ್ವ ಘಾತೀಯ ಅಂಶ ಅಥವಾ ಆವರ್ತನದ ಅಂಶವಾಗಿರುವ ಅರ್ಹೆನಿಯಸ್ ನಿಯತಾಂಕಗಳನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ನಿಮ್ಮ ಪ್ರಯೋಗವನ್ನು ನೀವು ಹೇಗೆ ವಿನ್ಯಾಸಗೊಳಿಸಬಹುದು ಎಂಬ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯಾದ e ಅನ್ನು ನೀವು ಗಮನಿಸಿದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ದೊಡ್ಡ ಊಹೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ. ನೋಡಿ ನಾನು ಇದನ್ನು ತಾಪಮಾನದ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಿಂದ ಸರಿಯಾಗಿ ಮಾಡಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಬದಲಾಯಿಸುವ ಏಕೈಕ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ನೀವು ಬದಲಾಯಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ನೀವು ಬೇರೆ ಯಾವುದನ್ನೂ ಬದಲಾಯಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾದ ಊಹೆ ಇದೆ. ನಾವು ಊಹೆ ಏನೆಂದು ಬರೆದರೆ, ಇದು ಆರ್‌ಎನ್‌ಎಸ್ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇಎ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯು ತಾಪಮಾನದಿಂದ ಸ್ವತಂತ್ರವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಅಂದರೆ ನೀವು ತಾಪಮಾನ ಶ್ರೇಣಿಯ ಮೇಲೆ ಎ ಮತ್ತು ಎ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ತಾಪಮಾನದ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯು ಅಹ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಮುನ್ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಿಂದ ಹೋದರೆ ಅಥವಾ ಎರಡು ಆಹ್ ಎಂಭತ್ತು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಿಂದ ನಾಲ್ಕು ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ ನೀವು ಈ ಕಥಾವಸ್ತುವನ್ನು ಮಾಡುವಾಗ ನಿಮ್ಮ ಊಹೆಯೆಂದರೆ ಆರ್‌ಎನ್‌ಎಸ್ ಅಂಶ a ಇದು ಮತ್ತು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿ ಇ ಅವು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಎಂದರೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯೊಂದಿಗೆ ಅವು ಬದಲಾಗುತ್ತಿಲ್ಲ ಎಂದರ್ಥ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಈ ವಿಷಯವನ್ನು ಸ್ಪಷ್ಟಪಡಿಸಿರುವಿರಿ ಮತ್ತು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸಲು ಇದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತಿರುವ ಕಥಾವಸ್ತುವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯ ಈ ಮಹತ್ವಕ್ಕೆ ನಾವು ಹೋಗೋಣ ನೀವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಈ ಆಕ್ಟಿವೇಶನ್ ಎನರ್ಜಿಯು ಅದರ ಪರಿಮಾಣದ ಪ್ರಕಾರ ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ಎಂದು ತಿಳಿಯಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯ ಪರಿಮಾಣದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ EA ಸರಿ ಈಗ ಇದರ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ ಇ ನಿಮಗೆ ಏನು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಕೆಲವು ಸಮೀಕರಣಗಳ ಮೂಲಕ ಹೋಗೋಣ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇಎ ನಮಗೆ ಏನು ಹೇಳುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಲು ನಾನು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸುತ್ತೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಇಳಿಜಾರು ಆಗಿತ್ತು ಇದು ಇಳಿಜಾರು ಸರಿ, ಇದು ಎಲ್‌ಎನ್ ಕೆ ವರ್ಸಸ್ 1 ಬೈ t ನ ಕಥಾವಸ್ತು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಇಲ್ಲಿಂದ ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಅಂತರ್ಗತ ಸಂದೇಶವು ಇಳಿಜಾರು ಮೈನಸ್ ಇ ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಓವರ್ ಆರ್ಆರ್ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಳಿಜಾರು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ EA ಬಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಳಿಜಾರು ಈ EA ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈಗ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ EA ಅನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಇಳಿಜಾರು ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಒಂದೋ ಇಳಿಜಾರು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಅದು ಸಂಭವಿಸಿದರೆ ಇಳಿಜಾರು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ EA ಅಂದರೆ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ತಾಪಮಾನಕ್ಕೆ ಎಷ್ಟು ಸಂವೇದನಾಶೀಲವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ನೀವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದಾಗ ಈ ಇಳಿಜಾರು ಅಥವಾ e ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವು ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುವ ಮಟ್ಟವನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅದನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಆದರೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ಮಾಡುವ ಮೊದಲು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ವಿಷಯವನ್ನು ಬರೆಯಲು ಮರೆತಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕಥಾವಸ್ತುವನ್ನು ಅರ್ಹೆನಿಯಸ್ ಕಥಾವಸ್ತು ಎಂದು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾಗಿದೆ ಸರಿ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸಿದ್ದೇನೆ ಆದರೆ ಹೇಗಾದರೂ ನಾನು ಹೇಳುತ್ತಿರುವುದು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ EA ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರಮಾಣ ea ea ಟೆಂಪೆಯಲ್ಲಿ ಇದೇ ರೀತಿಯ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವನ್ನು ಯಾವ ಮಟ್ಟಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ ತಾಪಮಾನ ಹೆಚ್ಚಾದಾಗ rature ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಇದರ ಮೂಲಕ ಹೋಗೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ va ದ ಪ್ರಮಾಣ ಏನು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಅಲ್ಪವಿರಾಮವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವು ಎಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು EA ಪ್ರಮಾಣವು ನಿರ್ಧರಿಸುತ್ತದೆ ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಏಕಾಗ್ರತೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ಇದು ತುಂಬಾ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ , ಅಂದರೆ ನೀವು ಏಕಾಗ್ರತೆಯನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತಿಲ್ಲ ಎಂದರ್ಥ ನೀವು ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಬದಲಾಯಿಸಲು ಸಾಧ್ಯವಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ದರಗಳು ಏಕಾಗ್ರತೆಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದೇ ರೀತಿಯ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವು ಎಷ್ಟು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸಿ ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾದಾಗ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಎ ಪ್ರಮಾಣವು ನಿಮಗೆ ಸಂದೇಶವನ್ನು ತಲುಪಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ ಅದು ಸರಿ ತಲುಪಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದರ ಕೆಲವು ಗಣಿತದ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವನ್ನು ನೋಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮತ್ತೆ ನಮ್ಮ ಸಮೀಕರಣ k ನೊಂದಿಗೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಆರ್ಟಿಯ ಮೇಲೆ ಮೈನಸ್ ಇಎಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಮೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಈಗ ಎರಡು ತಾಪಮಾನಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಸರಿ ನಾವು ಎರಡು ತಾಪಮಾನಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡು ತಾಪಮಾನಗಳು ಟಿ ಒಂದು ಮತ್ತು t ಎರಡು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀಡಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎರಡೂ ತಾಪಮಾನಗಳು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಎರಡೂ ಟರ್ಮಿನಲ್‌ಗಳು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ನೆನಪಿಡಿ ಯಾವಾಗಲೂ ತಾಪಮಾನವು ತಿಳಿದಿಲ್ಲ ದಯವಿಟ್ಟು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ ತಪ್ಪಾಗಿ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಲ್ಸಿಯಸ್‌ನಲ್ಲಿ ಹಾಕಬೇಡಿ ದಯವಿಟ್ಟು ಇಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ t1 ಮತ್ತು t2 ನಂತರ ನಾನು t ಎರಡು t ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ t ಎರಡು t ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು t ಎರಡು ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಅದು t ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ನೀವು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ನಡೆಸುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಸರಿ ಈಗ ನಾವು ಹಿಂತಿರುಗಿ ನೋಡೋಣ ಒಂದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇನೆ ಎಂದರೆ t ಒನ್‌ಗೆ ದರ ಸ್ಥಿರಾಂಕವನ್ನು k one ಎಂದು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು t ಎರಡು ದರ ಸ್ಥಿರಾಂಕವನ್ನು k two ಎಂದು ಉಲ್ಲೇಖಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಏನು ಹೇಳಬಲ್ಲೆ ಎಂದರೆ ಇಲ್ಲಿ t ಗೆ ದರ ಸ್ಥಿರಾಂಕ k one ಆಗಿದೆ ಟಿ ಎರಡಕ್ಕೆ ದರ ಸ್ಥಿರಾಂಕವು ಕೆ ಎರಡು ಸರಿ ಒಮ್ಮೆ ಅದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ , ನಾನು ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಗಳನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನ್ಯಾಸೆಸ್ ಸಮೀಕರಣದ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಲಾಗ್ ಕೆ ಒಂದು ನೈಸರ್ಗಿಕ ಲಾಗ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಆರ್ಟಿ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಬಲ ಮೈನಸ್ ಇಎ ಮೇಲೆ ಇದು ಐದು ಮುಂದಿನ ನೈಸರ್ಗಿಕವಾಗಿರಲಿ ಕೆ ಎರಡರ ಲಾಗ್ ಇದು ದರ ಸ್ಥಿರ ತಾಪಮಾನ t ಎರಡು ಒಂದು ಮೈಲಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ nus EA over rt two ಇದು x ಆಗಿದೆ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ದಯವಿಟ್ಟು ನೋಡಿ l ಮತ್ತು a ಮತ್ತು EA ಎರಡನ್ನೂ ಒಂದೇ ರೀತಿ ಇರಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಬದಲಾಯಿಸಿಲ್ಲ ಎರಡು ವಿಷಯಗಳು ಬದಲಾಗುತ್ತಿವೆ ಒಂದು ದರ

ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಇನ್ನೊಂದು ತಾಪಮಾನ ಸರಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಊಹೆಗಳು ಅದೇ ಊಹೆಗಳು a ಮತ್ತು ea ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತವೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಊಹೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಗ ನಾನು ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಆರರಿಂದ ಐದು ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಕಳೆಯುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆರು ಮೈನಸ್ ಐದು ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು ಆರು ಮೈನಸ್ ಸಮೀಕರಣ ಐದು ನನಗೆ ನೈಸರ್ಗಿಕ ಲಾಗ್ ಕೆ ಎರಡು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮೈನಸ್ ನ್ಯಾಚುರಲ್ ಲಾಗ್ ಕೆ ಒಂದು ಎಲ್ಎನ್ ಎ ಮೈನಸ್ ಇಎ ಓವರ್ ಆರ್ಟಿ ಎರಡು ಆರ್ಟಿ ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಎಲ್ನಾ ಮೈನಸ್ ಇಎ ಓವರ್ ಆರ್ ಟಿ ಒ ಒಕೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಆರ್ ಟಿ ಒನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ನಾ ಮೈನಸ್ ಇ ಅಥವಾ ಆರ್ ಟಿ ಟೂ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆರ್ ಟಿ ಒನ್ ಮೇಲೆ ಮೈನಸ್ ಜೆ ಮತ್ತೆ ಆರ್ ಟಿ ಒನ್ ಆಗಿದೆ ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ತಕ್ಷಣ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಏಕೆಂದರೆ ಎಲ್ಎನ್ಎ ಎಲ್ಎನ್ಎ ಏಕೆ ರದ್ದುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ a ಸ್ಥಿರವಾಗಿದ್ದರೂ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಬದಲಾಗಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ನಂತರ ಇಎ ಸಹ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ತಾಪಮಾನದಿಂದ ಸ್ವತಂತ್ರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಾವು ಊಹೆ ಆರ್ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ ko ಮೇಲೆ ಕೆ ಎರಡು ಎಂದು ನೈಸರ್ಗಿಕ ಲಾಗ್ ಬರೆಯಬಹುದು ne ಇದು e ಮೇಲೆ EA ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ t ಒಂದರಿಂದ ಒಂದು ಮೈನಸ್ t ಎರಡು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಸಮೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಏನು ಹೇಳುತ್ತಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಇದು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿದೆ ಗಳಿಕೆಯ ಅಂಶ a ಮತ್ತು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿ ಇಎ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಎಂಬ ಊಹೆಯೊಂದಿಗೆ ನಿಮ್ಮ ತಾಪಮಾನವು ಏನಾಗಿದೆ ಎಂದು ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯು k 1 ಮತ್ತು k 2 ಯಾವ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ತಿಳಿಸುತ್ತದೆ ತಾಪಮಾನವು t 1 ರಿಂದ t 2 ಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚಾದರೆ k 2 ಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿ ಏನೆಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ನಮ್ಮ ಆರಂಭಿಕ ಹೇಳಿಕೆಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ ಅಂದರೆ ಪ್ರಮಾಣ ಆಕ್ಟಿವೇಶನ್ ಎನರ್ಜಿ ನಾವು ಹೇಳಿದ್ದು ಇಎಯ ಪ್ರಮಾಣವು ಡಿಗ್ರಿ ಅಂದರೆ ತಾಪಮಾನ ಹೆಚ್ಚಾದಾಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರ ಎಷ್ಟರ ಮಟ್ಟಿಗೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳು ಇವೆಯೇ ಎಂದು ಖಚಿತಪಡಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ ಅದೇ ಸರಿ ಇಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯ ಪರಿಮಾಣದ ಬಗ್ಗೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾನು ಈ ಅಂತಿಮ ವಿಷಯವನ್ನು ನೋಡುವ ಮೂಲಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ದರಗಳ ತಾಪಮಾನ ಅವಲಂಬನೆಯ ಕುರಿತು ಈ ಚರ್ಚೆಯನ್ನು ಮುಚ್ಚುತ್ತೇನೆ, ನಾವು ನಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ ಇದು ದರದ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿ ಆರ್ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ k ಅಂದರೆ ಪವರ್ ಆಲ್ಫಾ b ಗೆ ಪವರ್ ಬೀಟಾಗೆ ದರ ನಿಯಮ ಮತ್ತು ಇದಕ್ಕಾಗಿ ನಾನು ಬರೆಯಬಹುದಾದದ್ದು k ಎಂಬುದು rt ಮೇಲೆ ಮೈನಸ್ EA ಅನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು rnas ಸಮೀಕರಣದಿಂದ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಇದರ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸಿ ನಾನು ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ನೋಡಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ದರದ ನಿಯಮವನ್ನು ಸಹ ನೋಡುತ್ತೇನೆ ಅದು ಯಾವುದನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಎಂಬುದರ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಹೆನ್ನಿಸ್ ಅಂಶವು ಸರಿ, ಇದು EA ಮರುಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ದರದ ನಿಯಮವನ್ನು ಆಧರಿಸಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳ ಆರಂಭಿಕ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ , ಇದು ರಿಯಾಕ್ನ ಆರಂಭಿಕ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಟ್ಯಾಂಟ್‌ಗಳು ನಾಟ್ ಮತ್ತು ಬಿ ನಾಟ್ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇವುಗಳು ಆರಂಭಿಕ ಸಾಂದ್ರತೆಗಳಾಗಿವೆ, ಅದರ ನಂತರ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿ ಯಾವುದೇ ಮತ್ತು ಬಿ ನಾಟ್ ಕಡಿಮೆಯಾಗಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೊದಲು ಚರ್ಚಿಸಿದಂತೆ ಆರಂಭಿಕ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೇಗಾದರೂ ಗರಿಷ್ಠ ದರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ. ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಇದು ಆರಂಭಿಕ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಹೇಳುತ್ತೀರಿ ಆದರೆ ಈಗ ನಾವು ಸ್ಥಿರ ತಾಪಮಾನದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನೋಡಿ ನಾವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಸ್ಥಿರ ತಾಪಮಾನದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈಗ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದರೆ ತಾಪಮಾನವು ಸಮೀಕರಣದಿಂದ ಹೊರಗಿದೆ ತಾಪಮಾನವು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ನೀರು ಅದರ ಆವರ್ತನ ಅಂಶ ಅಥವಾ ಅರ್ಹೆನಿಯಸ್ ಅಂಶ ಅಥವಾ ಪೂರ್ವ ಘಾತೀಯ ಅಂಶವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ EA ಇದು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿ ಅಥವಾ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರಮಾಣ ಮತ್ತು ನಂತರ ಆರಂಭಿಕ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ a ಮತ್ತು b ಸರಿ ಹಾಗಾದರೆ ನಿಮ್ಮ ಮನಸ್ಸಿನಲ್ಲಿ ಬರುವ ಪ್ರಶ್ನೆ ಯಾವುದು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರಬಲವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದು ತಾರ್ಕಿಕ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅದು ಅವಲಂಬಿಸಿದ್ದರೆ ಈ ಮೂರರ ಮೇಲೆ ಯಾವುದು ಹೆಚ್ಚು ಪ್ರಾಬಲ್ಯ ಹೊಂದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೀವು ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಹಾಕುತ್ತೇವೆ ನೀವು ಪೋಸ್ಟ್ ಅನ್ನು ನೀವು ಏನು ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ಹಾಕುತ್ತೀರಿ ಎಂಬುದು ನೀವು ಕೇಳುವ ಪ್ರಶ್ನೆಯೆಂದರೆ ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ಪ್ರಭಾವ ಬೀರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ದರದ ಮೇಲೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಯಾವುದು ಪರಿಣಾಮ ಬೀರುತ್ತದೆ ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಪ್ರಭಾವಶಾಲಿಯಾಗಿದೆ ಇದಕ್ಕೆ ಉತ್ತರವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ನಾವು ಒಂದು ಸಣ್ಣ ಟೇಬಲ್ ಅನ್ನು ನೋಡೋಣ ಈಗ ಟೇಬಲ್ ಅನ್ನು ಎಚ್ಚರಿಕೆಯಿಂದ ಅನುಸರಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಟೇಬಲ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯಲು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯವನ್ನು ನೀಡುತ್ತೇನೆ ನಂತರ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಅದನ್ನು ವಿವರಿಸಬಹುದು ನಾನು ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಎಂದರೆ ಇದು ಕಿಲೋ ಜೌಲ್ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ನಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾದ EA ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿರಲಿ ಸರಿ ನಂತರ ನಾನು ಏನು ಕಥಾವಸ್ತು ಆಗಿದ್ದೇನೆ ನಂತರ ನಾನು ಟೇಬಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಏನು ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಎಂಬುದು ಘಾತೀಯ ಮೈನಸ್ ಇಎ ಓವರ್ ಆರ್‌ಟಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಅಂಶವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಇದು ಏನು ಅಂಶವನ್ನು ನೆನಪಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಿ ಈ ಅಂಶವು ಇಲ್ಲಿ ಇ ಯಿಂದ ಮೈನಸ್ ಇಎಗೆ ಆರ್ಟಿಯಿಂದ ಬರೆಯಲ್ಪಟ್ಟ ಅಂಶವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಘಾತೀಯ ಮೈನಸ್ ಇ ಆರ್ಟಿಯಿಂದ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಅದನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಗೆರೆ ಎಳೆದರೆ ಮತ್ತು ವೇಳೆ ಹೇಳಿ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ರೇಖೆಯನ್ನು ಎಳೆಯುತ್ತೇನೆ, ನಾನು ಎರಡು d ಗಾಗಿ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ವಿಭಿನ್ನ ತಾಪಮಾನಗಳು ಯಾವ ತಾಪಮಾನಗಳು ಒಂದು t ಇದು ಮುನ್ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು t ಆರು ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ನನ್ನ ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ತಾಪಮಾನಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದೆ ಹೋಗಿ ಟೇಬಲ್ ಅನ್ನು ಪೂರ್ಣಗೊಳಿಸೋಣ ಸರಿ ಈಗ ನಾವು ಬರೆಯೋಣ ಮೌಲ್ಯಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮತ್ತೆ ಇಲ್ಲಿ ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದರೆ ನೀವು ವಿಭಿನ್ನ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ನಾನು ಇದೀಗ ಹೇಳುತ್ತೇನೆ, ನಾನು ಮೂರು ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಹಾಕುತ್ತೇನೆ, ಒಂದು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ 11.5 ಕಿಲೋ ಜೌಲ್ ಅನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ನಿಮಗೆ ನೀಡಿದಾಗ . ಆಕ್ಟಿವೇಶನ್ ಎನರ್ಜಿ ಈ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ತಿಳಿದ ನಂತರ ನಾನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಮೈನಸ್ ಎಕ್ಸ್‌ಪೋನೆನ್ಷಿಯಲ್ ಮೈನಸ್ ಎ ಓವರ್ ಆರ್‌ಟಿಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆರು ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಹೋದಾಗ ಅದು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಮೂರು ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಹತ್ತು ಆಗುತ್ತದೆ ಅದು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಸರಿ ಇನ್ನೊಂದು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಇಎ ಆಕ್ಟಿವೇಶನ್ ಎನರ್ಜಿ ಅಂದರೆ 51.7 ಇಲ್ಲಿ ಅದು 10 ರಿಂದ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 9 ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಅದು 3.2 ಪಟ್ಟು ಹತ್ತು ಪ್ರತಿ ಮೈನಸ್ ಐದು ಸರಿ ಮತ್ತು ಒಂದು ಮೋಲ್‌ಗೆ ಇನ್ನೂ ಒಂದು ಸೊನ್ನೆ ಮೂರು ಪಾಯಿಂಟ್ ನಾಲ್ಕು ಕಿಲೋ ಜೌಲ್ ಈಗ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 18 ಕ್ಕೆ 10 ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 9 ಗೆ 10 ಆಗಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೆ ನೀವು ಏನು ಮಾಡಿದ್ದೀರಿ ಎಂದರೆ ನಾನು ಈ ಗೆರೆಗಳನ್ನು ಸ್ವಲ್ಪ ಹೆಚ್ಚು ಸ್ಪಷ್ಟಪಡಿಸಲು ನಡುವೆ ಎಳೆದರೆ ನಾನು ಮೂರು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಎರಡು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ 300 ಮತ್ತು 600 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಬಲ ನಂತರ ನಾನು ಈ ಘಾತೀಯ ಅಂಶದ ಘಾತೀಯ ಮೈನಸ್ e ಮೇಲೆ ಆರ್ಟಿ ಘಾತೀಯ ಅಂಶವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ, ಅಲ್ಲಿ ನನಗೆ ಇಲ್ಲಿಂದ EA ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನನಗೆ ಇಲ್ಲಿಂದ t ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮುನ್ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಹನ್ನೊಂದು ಒಂದು ಐದು ಹದಿನೆಂಟು ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಮುನ್ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಐವತ್ತೊಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳಕ್ಕೆ ಕ್ರಿಯಾಶೀಲತೆ ಪಕ್ಕದ ಮೈನಸ್ ಒಂಬತ್ತು ನಂತರ ಮೂರು ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಂದು ಸೊನ್ನೆಗೆ ಮೂರು ಪಾಯಿಂಟ್ ನಾಲ್ಕು ಕಿಲೋ ಜೌಲ್ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೈನಸ್ ಹದಿನೆಂಟು ನೀವು ಈಗ ಆರು ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಹೋಗುತ್ತೀರಿ ಅದೇ ಇಎಗೆ ಮೌಲ್ಯಗಳು ಹನ್ನೊಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಇದು ಮೈನಸ್ ಒಂದಕ್ಕೆ ಐವತ್ತೊಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು ಮೂರು ಪಾಯಿಂಟ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಎರಡು ಬಾರಿ ಮೈನಸ್ ಐದು ಒಂದು ಸೊನ್ನೆ ಮೂರು ಪಾಯಿಂಟ್ ನಾಲ್ಕು ಇದು 10 ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮೈನಸ್ ಒಂಬತ್ತು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಮುಂದೆ ಈ ಟೇಬಲ್ ಇದೆ ಈಗ ನೀವು ನೋಡೋಣ 300 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಟೇಬಲ್ ಅನ್ನು ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಿ, ಇದು ಮುನ್ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಆಗಿದೆ , ಹನ್ನೊಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದರಲ್ಲಿ ಏನಾಯಿತು ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಿ ಘಾತೀಯ ಅಂಶವು ಮೈನಸ್ ಎರಡಕ್ಕೆ ತಿರುಗುತ್ತದೆ, ನೀವು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹತ್ತು ಪಟ್ಟು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಾಗ ಅದು ನಿಖರವಾಗಿ 10 ಪಟ್ಟು ಅಲ್ಲ 10 ಬಾರಿ 115 ಆಗಿರಬಹುದು ಆದರೆ ಇದು ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಸೊನ್ನೆ ಮೂರು ಪಾಯಿಂಟ್ ನಾಲ್ಕು ಈ ಘಾತೀಯ ಅಂಶವು ಎಷ್ಟು ಬದಲಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಅದು ಮೈನಸ್ ಎರಡರಿಂದ ಮೈನಸ್ ಹದಿನೆಂಟಕ್ಕೆ ಹೋಗಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹತ್ತು ಬಾರಿ ಪರಿಗಣಿಸಬಾರದು ಸಹ ಹತ್ತಿರ ಪರಿಗಣಿಸೋಣ ಸರಿಸುಮಾರು ಐದು ಪಟ್ಟು ಅಂದರೆ ಹನ್ನೊಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದರಿಂದ ಐವತ್ತೊಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಏಳು ಮುನ್ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಾನು ಹತ್ತರ ಮೌಲ್ಯದಿಂದ ಮೈನಸ್ ಎರಡಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತೇನೆ, ಈ ಘಾತೀಯ ಅಂಶವು ಮೈನಸ್ ಒಂಬತ್ತಕ್ಕೆ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹತ್ತು ಪಟ್ಟು ಬದಲಾವಣೆಗಾಗಿ ಈಗ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಿ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಹತ್ತರ ಅಂಶವು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಹಲವು ಆದೇಶಗಳ ಮೂಲಕ ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಭಾವಿಸುತ್ತೀರಾ ಅಥವಾ ಇತರ ಅಂಶವು ಯಾವುದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಉಳಿಸಿಕೊಳ್ಳಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ಭಾವಿಸುತ್ತೀರಾ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬಾಟಮ್ ಲೈನ್ ಎಂದರೆ ನಾನು ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶಕ್ಕೆ ತುಂಬಾ ಹತ್ತಿರವಿರುವ 300 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಬರೆಯಿರಿ, ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶವನ್ನು ಹೇಳಿದಾಗ ನಾವು ನಿಮಗೆ 300 ಮೈನಸ್ 273 ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ , ಅಂದರೆ 300 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಸುಮಾರು 27 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಲ್ಸಿಯಸ್ ಸರಿ, ಇದು ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶಕ್ಕೆ ತುಂಬಾ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ಅದು ಸಾಂಪ್ರದಾಯಿಕ ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶವಾಗಿದೆ ನಾವು e ನಲ್ಲಿ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಇದರ ಮೂಲಕ ಸರಿಸುಮಾರು 10 ಸುಮಾರು 10 ಲೀಡ್‌ಗಳ ಅಂಶದಿಂದ ಒಂದು ಅಂಶದಿಂದ ಅಗಾಧವಾದ ಬದಲಾವಣೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಕನಿಷ್ಠ 16 ಆರ್ಡರ್‌ಗಳ ಮ್ಯಾಗ್ನಿಟ್ಯೂಡ್ ಅನ್ನು ಒಳಗೊಂಡಿರುವ ಘಾತೀಯ ಪದದಲ್ಲಿ ಅಗಾಧವಾದ ಬದಲಾವಣೆಯು ಇಲ್ಲಿ ಕೇವಲ ಒಂದು ಅಂಶದಿಂದ ಅಗಾಧವಾದ ಬದಲಾವಣೆಯಾಗಿದೆ ಹತ್ತರಲ್ಲಿ ಅಗಾಧವಾದ ಬದಲಾವಣೆಗೆ ಕಾರಣವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅನಾಮಧೇಯ ಬದಲಾವಣೆ ಏನೆಂದರೆ ಅದು ಪರಿಮಾಣದ ಕ್ರಮದಲ್ಲಿ ಅರವತ್ತು ಆಗಿದೆ ಸರಿ, ನಾವು ಹನ್ನೊಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದರಲ್ಲಿ ಮಾತನಾಡುವುದು ಇದನ್ನೇ ಟೇಬಲ್ ಅನ್ನು ಮರುಪರಿಶೀಲಿಸೋಣ, ಇದು ಮೈನಸ್ ಎರಡನ್ನು ನಾನು ಒಂದು ಸೊನ್ನೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತೇನೆ ಮೂರು ಪಾಯಿಂಟ್ ನಾಲ್ಕು ಇದು ಶಕ್ತಿಯಿಂದ ಹತ್ತರಿಂದ ಮೈನಸ್ ಹದಿನೆಂಟು ಹತ್ತು ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಮೈನಸ್ ಹದಿನೆಂಟು ಅಂಶವನ್ನು ಹತ್ತು ಮೈನಸ್ ಹದಿನಾರು ಹೆಚ್ಚಿಸಿ, ಇದು ಕೇವಲ ಹತ್ತರ ಅಂಶದಿಂದ EA ನಲ್ಲಿ ಸರಳ ಬದಲಾವಣೆಯಿಂದ ನಾನು ನೋಡುತ್ತಿರುವ ಬದಲಾವಣೆಯಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಅಂತಹ ಒಂದು 300 ರಿಂದ 600 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಿರುವ ತಾಪಮಾನದ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ತಾಪಮಾನದ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯೊಳಗೆ ಅಗಾಧವಾದ ಬದಲಾವಣೆಯು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಸಕ್ರಿಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮೌಲ್ಯಗಳ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ವಿಭಿನ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ದರಗಳ ದರಗಳನ್ನು ಹೋಲಿಸಲು ಮಾನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ . ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯ ಮೌಲ್ಯಗಳ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಬಲ ಮತ್ತು ಇದು ಏಕೆ ಏಕೆಂದರೆ ಏಕಾಗ್ರತೆಯ ಬದಲಾವಣೆಗಳಿಂದಾಗಿ ಏಕಾಗ್ರತೆಯ ಬದಲಾವಣೆಗಳಿಂದ ಉಂಟಾಗುವ ಯಾವುದೇ ಪರಿಣಾಮ ಅಥವಾ ಪೂರ್ವ ಘಾತೀಯ ಅಂಶವು ವಾಸ್ತವಿಕವಾಗಿ ಹೊರಹಾಕಲ್ಪಡುತ್ತದೆ , ಅವುಗಳು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ಮರೆಮಾಚಲ್ಪಟ್ಟಿವೆ ಸರಿ ನಾನು ಮಾತ್ರ ಹೇಳಬಲ್ಲೆ ಅವುಗಳ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಗಳ ಆಧಾರವು ಏಕೆ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಅವುಗಳ ಪರಿಣಾಮಗಳು ಅತ್ಯಲ್ಪವಾಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ದರದ ಮೇಲೆ EA ಹೊಂದಿರುವ ಪ್ರಭಾವಕ್ಕೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಒಂದು ಅಥವಾ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಪರಿಣಾಮಗಳು ಅತ್ಯಲ್ಪವಾಗಿರುತ್ತವೆ, ಈಗ ಈ ಚರ್ಚೆಯನ್ನು ಮಾಡುವುದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ಉತ್ತಮ ಭಾವನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ನೀವು ಅಧ್ಯಯನ ಮಾಡುತ್ತಿರುವ ಅಥವಾ ಮಾಡಬಹುದಾದ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಈ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯು ನಿಮಗೆ ಏನು ಹೇಳುತ್ತಿದೆ ಪ್ರಯೋಗಾಲಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ನಾವು ಈ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಗೆ ಹಿಂತಿರುಗುತ್ತೇವೆ ಅದು ಮುಂದಿನ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಾನು ಮುಂದಿನ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಹೋಗುವ ಮೊದಲು ನಾನು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇನೆ ಎಂದರೆ ನಾನು ಆಹ್ ನಿಮಗೆ ಸರಳವಾದ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಮಾಡಿ ಈ ಆಹ್ ಇದಕ್ಕೆ ರಿಲೇ ಆಹ್ ತಾಪಮಾನದ ಅವಲಂಬನೆಗೆ ಅರ್ಹೇನಿಯಸ್ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿದ್ದೀರಿ ah ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ದರಗಳು ಸರಿಯಾಗಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನೀವು ನೋಡುವಂತೆ ಮತ್ತೊಂದು ಸಾಮಾನ್ಯ ತೀರ್ಮಾನವನ್ನು ತಲುಪಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮಸ್ಯೆ ನಮ್ಮ ಉದಾಹರಣೆಯೆಂದರೆ ನೀವು ಅನಿಲ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಸೈಕ್ಲೋಬ್ಯುಟೇನ್ ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್‌ಗಳು ಸರಿ

ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಈ ಮೂಲೆಗಳು ನಿಮ್ಮ ಇಂಗಾಲದ ಪರಮಾಣುಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ನಿಮ್ಮ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಇಲ್ಲಿ ಸರಿ ನಂತರ ಅನಿಲ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಅನಿಲ ಹಂತ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬ್ಯೂಟಾಡಿನ್ h ಟು ಸಿ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿ ಎಚ್‌ಎಚ್ ಡಬಲ್ ಬಾಂಡ್ ಸಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಇಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಸೈಕ್ಲೋ ಬ್ಯುಟೇನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ, ನಿಮಗೆ ಏನು ಹೇಳಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಲಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ, ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಒಂದು ಮೂವತ್ತೇಳು ಕಿಲೋ ಜೌಲ್ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಲಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ಈಗ ನಿಮ್ಮನ್ನು ಕೇಳಲಾಗಿದೆ ಚಾ ನಾಲ್ಕು ಇಪ್ಪತ್ತು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಮೂವತ್ತು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ nge ತಾಪಮಾನವು ಹತ್ತು ಕೆ ಬದಲಾವಣೆಯಾಗಿದೆ , ಅಲ್ಲಿ 10 ಕೆ ಬದಲಾವಣೆಯು ಯಾವ ಅಂಶದಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ದರವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಯಾವ ಅಂಶದಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ದರವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ತುಂಬಾ ಸುಲಭವಾದ ನೇರ ಪ್ರಶ್ನೆಯಾಗಿದೆ ನಾನು ಬದಲಾಯಿಸಿದ್ದೇನೆ ಆವರ್ತಕ ಸೌಂದರ್ಯ ಮತ್ತು ಚೊಚ್ಚಲ ಅನಿಲದ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಈ ರೂಪಾಂತರಕ್ಕಾಗಿ ನಾಲ್ಕರಿಂದ ಇಪ್ಪತ್ತನಾಲ್ಕು ಮೂವತ್ತು ಕೆಲ್ವಿನ್ ತಾಪಮಾನ ಸರಿ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಒಂದು ಮೂವತ್ತೇಳು ಕಿಲೋಜೌಲ್‌ನಂತೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ದಯವಿಟ್ಟು ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಕೆಲಸ ಮಾಡಿ ನಾನು ಇದನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತೇನೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಸರಿ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK