ರಾಸಾಯನಿಕ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರದ ಕುರಿತು ಆಹ್ ಇಂದಿನ ಉಪನ್ಯಾಸಕ್ಕೆ ಸುಸ್ವಾಗತ, ನಿನ್ನೆ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿರುವುದು ನಿಮಗೆ ನೆನಪಿದ್ದರೆ ನಾವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ದರಗಳ ತಾಪಮಾನ ಅವಲಂಬನೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿರುವ ವಿಷಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಾಗ ನಮ್ಮ ರಾಸಾಯನಿಕ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರವನ್ನು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಉಪನ್ಯಾಸಗಳ ಮೂಲಕ ಪ್ರಗತಿಯಲ್ಲಿದೆ ಯಾವುದೇ ದರದ ಕಾನೂನುಗಳು ಮತ್ತು ನಾವು ನೋಡುತ್ತಿರುವ ಅಥವಾ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ಪಡೆಯುವ ಎಲ್ಲವನ್ನೂ ಯಾವಾಗಲೂ ಸ್ಥಿರ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಮಾಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ತಾಪಮಾನವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ತಾಪಮಾನವು ಆಹ್ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ದರಗಳು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ತಾಪಮಾನವು ಈಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರದ ಮೇಲೆ ಪ್ರಭಾವ ಬೀರುತ್ತದೆ ಮುಂದಿನ ಹಂತವೆಂದರೆ ತಾಪಮಾನದ ಕ್ರಿಯೆಯಂತೆ ದರವು ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನನಗೆ ತಿಳಿಸುವ ಗಣಿತದ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿ ಇದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ನಿಟ್ಟಿನಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸಮೀಕರಣವು ಅರ್ಹೆನಿಯಸ್ ಸಮೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಿನ್ನೆ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ತಾಪಮಾನ ಅವಲಂಬನೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಕೊನೆಯ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ತಿಳಿಯಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಂಭಿಕ ಸಮೀಕರಣವು k ಆಗಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಅದು ದರದ ಕಾನ್ಸ್ ಟಂಟ್ ಎನ್ನುವುದು ಪೂರ್ವ ಘಾತೀಯ ಅಂಶದ ಸಮಯ ಘಾತೀಯ ಮೈನಸ್ ಇಎಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕೆಲವು ನಿಮಿಷಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ಸಮೀಕರಣದ ಪ್ರಸ್ತುತತೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿಯ ವಿಭಿನ್ನ ಪದಗಳು ಈಗ ಈ ಕೊನೆಯ ವರ್ಗದ ಕೊನೆಯ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ನಾವು ಗಮನಹರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅಥವಾ ಅರ್ಹೆನಿಯಸ್ ಈ ರೀತಿಯ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯೊಂದಿಗೆ ಹೇಗೆ ಬಂದಿತು ಎಂಬ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನಾವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಹಾಗೆ ಮಾಡುವುದರಿಂದ ನಾವು ಹೇಳಿದ್ದನ್ನು ನಾವು ಈ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯ ವಾಂಟ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮತ್ತೆ ಬರೆಯುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಪ್ರಸಿದ್ಧ ಪುಸ್ತಕದಲ್ಲಿ ವಾಂಟೊವ್ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಕಛೇರಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿ c ಮೇಲೆ del t ಅನ್ನು ಸ್ಥಿರ ಪೂರ್ವದಲ್ಲಿ ಬಳಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ kc ಸಾಂದ್ರತೆಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ನಿಮ್ಮ ಸಮಾನ ಸ್ಥಿರ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ನಾವು ಮೊದಲು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಇದು rt ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಬಲದ ಮೇಲೆ ಡೆಲ್ಟಾ ಯು ಯಾವುದೂ ಇಲ್ಲ ಮತ್ತು ಅದರ ನಂತರ ನಾವು ಇದಕ್ಕೆ ಎರಡು ಸಮೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ನೀಡಿದ್ದೇವೆ ನಾವು p ಪ್ಲಸ್ q ಗೆ ಹೋಗುವ ಸಮಾನವಾದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಬರೆದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಸರಿ kc ಅನ್ನು k 1 ಮೇಲೆ k ಮೈನಸ್ 1 ರೂಪದಲ್ಲಿ ಬರೆಯಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಿದೆವು ಸರಿ ನಾನು ಎಲ್ಲಾ ಮಧ್ಯಂತರ ಹಂತಗಳನ್ನು ಬಿಟ್ಟುಬಿಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಕೊನೆಯ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದಯವಿಟ್ಟು ಆರ್ ಕೊನೆಯ ತರಗತಿಯ ಉಪನ್ಯಾಸ ಟಿಪ್ಪಣಿಗಳಿಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ ಮತ್ತು ಚರ್ಚೆಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ, ಅಲ್ಲಿ k1 k1 ಎಂದರೆ ಮುಂದಕ್ಕೆ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು k ಮೈನಸ್ 1 ಮೈನಸ್ ಚಿಹ್ನೆಯು ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಸೂಚಿಸುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ k ಮೈನಸ್ 1 ದರ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಹಿಮ್ಮುಖ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಫಾರ್ವರ್ಡ್ ಎಂದರೆ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಬಿ ಎಂದರೆ p ಪ್ಲಸ್ ಕ್ಯೂಗೆ ಹೋಗುವುದು ಮತ್ತು ಬ್ಯಾಕ್‌ವರ್ಡ್ ಎಂದರೆ ಪಿ ಪ್ಲಸ್ ಕ್ಯೂ ಮತ್ತೆ ಪ್ಲಸ್ ಬಿಗೆ ಹೋಗುವುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಒಮ್ಮೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಈ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಈ ಕೆಸಿ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಇದು ಭಾಗಶಃ ವ್ಯುತ್ಪನ್ನವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ನಿರಂತರ ಒತ್ತಡವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಈ ಡೆಲ್ಟಾ ಯು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಆಂತರಿಕ ಶಕ್ತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ ಈಗ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಏನು ಮಾಡಬಹುದು ಎಂದರೆ ನಾವು ಈ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯನ್ನು kc ಗಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಈ ಸಮೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಹಿಂತಿರುಗಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮಾಡುತ್ತೇನೆ ಆಂಶಿಕ ವ್ಯುತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾನು ಏನು ಬರೆಯಬಲ್ಲೆ ಎಂಬುದು dln ಇದು ಈಗ k 1 ಮೇಲೆ k ಮೈನಸ್ 1 t ಯ ಮೇಲೆ d ಬಲವು ಡೆಲ್ಟಾಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ u ಆರ್ಟಿ ಚೌಕದ ಮೇಲೆ ಸೊನ್ನೆ ಸರಿ ಈಗ vantov ಅವರು ಹೇಳಿದ್ದನ್ನು ಅವರು ಹೇಳಿದ್ದು ಸರಿ ಎಂದು ವಾದಿಸಿದರು ಈ ಕೆ ಒನ್ ಮತ್ತು ಕೆ ಮೈನಸ್ ಒನ್ ಸಿ ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿರುತ್ತದೆ ಎಟ್ಟೇನ್ ಎನರ್ಜಿಗಳು ಇ ಒನ್ ಮತ್ತು ಇ ಮೈನಸ್ ಒನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನಂತರ ಲ್ಯಾಂಡ್ ಆಫ್ ಸೇಸ್ ಅಥವಾ ವಾಂಟೊವ್ ಅವರ ಪ್ರಸ್ತಾಪದ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಅಥವಾ ಅವರ ಪ್ರಸ್ತಾವಿತ ಊಹೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಕೆ ಒನ್ ಮತ್ತು ಕೆ ಮೈನಸ್ ಒಂದನ್ನು ಎರಡು ವಿಭಿನ್ನ ಶಕ್ತಿ ಅಂಶಗಳಿಂದ ಪ್ರಭಾವಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳಬಹುದು ಇ ಒನ್ ಮತ್ತು ಇ ಮೈನಸ್ ಒನ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ಎರಡು ಶಕ್ತಿಯ ಅಂಶಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಇದರ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಅವರು ಡಿ ಎಲ್‌ಎನ್ ಕೆ ಒಂದು ಡಿ ಯ ಮೇಲೆ ಡಿ ಕೆ ಇ ಓವರ್ ಆರ್ ಟಿ ಸ್ಕ್ವೇರ್ಡ್ ಡಿಕೆಗೆ ಸಮ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಕ್ಷಮಿಸಿ ನಾನು ಮಾಡುತ್ತೇನೆ ಕೆ ಎರಡನ್ನು ಬರೆಯಬೇಡಿ ಇದು ಮೈನಸ್ ಒನ್

ಆದ್ದರಿಂದ ದಯವಿಟ್ಟು ಇದು ಡಿಎಲ್‌ಕೆ ಮೈನಸ್ ಒನ್ ಎಂದು ಖಚಿತಪಡಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ, ಇದು d ಆಫ್ t ಮೇಲಿನ ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಆರ್ಟಿ ಸ್ಕ್ವೇರ್‌ನ ಮೇಲೆ ಇ ಮೈನಸ್ ಒಂದಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನೀವು ಈ ಇ ಎಂದು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಒಂದು ನಂತರ ಫಾರ್ವರ್ಡ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಎನರ್ಜಿ ಫ್ಯಾಕ್ಟರ್ ಮತ್ತು ಇ ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಬ್ಯಾಕ್‌ವರ್ಡ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್‌ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಎನರ್ಜಿ ಫ್ಯಾಕ್ಟರ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ನಂತರ ನೀವು ಇದನ್ನು ಹೇಳಿದ ನಂತರ ಅವರು ಏನು ಮಾಡಿದರು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಎಂದು ನನಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಇದರ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಅವರು ಸರಿ ಎಂದು ಹೇಳಿದರು ನಾನು ಇದನ್ನು ಬರೆಯಲು ಶಕ್ತನಾಗಿದ್ದೇನೆ, ನನಗೂ ಸಾಧ್ಯವಾಗಬೇಕು ಇ 1 ಮೈನಸ್ ಇ ಮೈನಸ್ ಒನ್ ಡೆಲ್ಟಾ ಯು ನಟ್‌ಗೆ ಸಮ ಎಂದು ಬರೆಯಿರಿ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸೆಟ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದಾಗ ಅದು ತುಂಬಾ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಸಮೀಕರಣಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ಸಂಯೋಜಿಸಿದರೆ ಈ ಸಮೀಕರಣಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದನ್ನು ನೀವು ಸೂಚಿಸಿದರೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನೀವು dlnk ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ ಹೇಳಿ t ಯ ಮೇಲೆ t ಯು ಆರ್ಟಿ ಚೌಕದ ಮೇಲೆ e ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಸಂಯೋಜಿಸಿದರೆ ನೀವು ಪಡೆಯುವುದು lnk

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಬದಿಯ ಮೇಲೆ dt ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಅಂದರೆ ಅನುಗುಣವಾದ ಏಕೀಕರಣವು ಪಡೆಯುವುದು ಸ್ಥಿರವಾದ ಮೈನಸ್ e ಮೇಲೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆರ್ಟಿ ಅಥವಾ ಈಗ ನಾನು ಬರೆಯಬಲ್ಲೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸ್ಥಿರಾಂಕ ಇದು ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಲಾಗರಿಥಮಿಕ್ ಬೇಸ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮುಂದಿನ ಹಂತವನ್ನು ಹೇಗೆ ಬರೆಯಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ನಾನು ಆರ್ಟಿ ಬಲದ ಮೇಲಿನ ಶಕ್ತಿ ಮೈನಸ್ ಇಎಗೆ ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೇಗೆ ಬರೆಯಬಹುದು ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವೇ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಹೇಗಾದರೂ ಅದು ನಿಮಗೆ ಏನು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಈ ಆರ್‌ಎನ್‌ಎ ಸಮೀಕರಣವು ಹೇಗೆ ಬಂದಿತು ಎಂಬ ಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ನಿಮಗೆ ಏನು ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನೋಡೋಣ ಸಮೀಕರಣ ಸಂಖ್ಯೆ ಈ ಕೊನೆಯದಕ್ಕೆ ನಿನ್ನೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೇ ಎನ್ ಇದು ಒಂಬತ್ತು ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ನಾವು ಸರಿಯಾಗಿ ನೀಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಇದು

ಆರ್ಎನ್ಎಸ್ ಸಮೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಆದರೆ ವಾಂಟೊವ್ ಇದನ್ನು ಈಗಾಗಲೇ ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದ್ದರೆ ನೀವು ಇದೀಗ ಆಶ್ಚರ್ಯ ಪಡುತ್ತೀರಿ ಎಂದು ನನಗೆ ಖಾತ್ರಿಯಿದೆ, ನಂತರ ಇದನ್ನು ಐರನ್‌ಲೆಸ್‌ನ ಅರ್ಹೆನಿಯಸ್ ದರ ಸಮೀಕರಣ ಎಂದು ಏಕೆ ಹೇಳಲಾಗುತ್ತದೆ ದರ ಸ್ಥಿರತೆಯ ತಾಪಮಾನದ ಅವಲಂಬನೆಯ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯು ತಾಪಮಾನದ ಮೇಲೆ ಹೇಗೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ದರ ಸ್ಥಿರಾಂಕವು ತಾಪಮಾನದ ಮೇಲೆ ಹೇಗೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಏಕೆ ಆ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಆರ್ಎನ್ಎಸ್ ಸಮೀಕರಣ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ವ್ಯಾಂಟ್ ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಈಗಾಗಲೇ ನೀಡಿದ್ದಾರೆ ಈಗ ಅರ್ಡೆನೆಸ್‌ನ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆ ಇಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಏನು ಮಾಡಿದೆ ಅವನು ಅದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯೀಕರಿಸಿದ್ದಾನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗಲೇ ಆರ್ಹೆನಿಯಸ್ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸೋಣ , ಇದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನೋಡಿ , ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ದರ ಅಥವಾ ದರ ಸ್ಥಿರಾಂಕದ ತಾಪಮಾನದ ಅವಲಂಬನೆಗಾಗಿ ಆರ್ಎನ್ಎಸ್ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಆರ್ಎನ್ಎಸ್ ದರವು ಹೇಗೆ ಪಡೆಯಬಹುದು ಅಥವಾ ಅಸ್ತಿತ್ವಕ್ಕೆ ಬರಬಹುದು ಎಂದು ನೀವು ಭಾವಿಸುತ್ತೀರಿ ನಂತರ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದಂತೆ, ಇದನ್ನು ಈಗಾಗಲೇ ವಾಂಟೊವ್ ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ತಪ್ಪಾದ ಸಮೀಕರಣ ಎಂದು ಏಕೆ ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಈ ವಿಧಾನವನ್ನು ವಾಂಟೊವ್ ಬಲದಿಂದ ಒಪ್ಪಿಕೊಂಡಿದ್ದಾರೆ ಮತ್ತು ಅವರು ಸಾಮಾನ್ಯೀಕರಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರು ಯಾವುದೇ ಸಂಭವನೀಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಇದು ಬಹುಶಃ ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು ಆದರೆ ಈಗ ಸಂಭವಿಸುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಅವರು ಹೇಗೆ ಅಥವಾ ಹೇಗೆ ದೃಶ್ಯೀಕರಿಸಿದರು ಎಂಬುದನ್ನು ಅವರು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದರು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ ಇದರರ್ಥ ಆರ್ಎನ್ಎ ಅಥವಾ ಹಿಂದಿನ ಸಮೀಕರಣ k ಎಂಬುದು ಆರ್ಟೆಯ ಮೇಲಿನ ಮೈನಸ್ ಇಎಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಇ ಅನ್ನು ಇಎಯಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಅದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಮ್ಮ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಹೇಗೆ ಸಂಭವಿಸುತ್ತವೆ ಎಂಬುದರ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ ಸರಿ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅವರು ಹೇಳಿದ್ದು ಮತ್ತು ಸಮತೋಲನ ರಾಸಾಯನಿಕ ಸಮತೋಲನ ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಸ್ಥಾಪಿಸಲಾಗಿದೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಮತ್ತು ಸಕ್ರಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಅಣುಗಳ ನಡುವೆ ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಸ್ಥಾಪಿಸಲಾಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಎರಡು ಪದಗಳನ್ನು ಅಂಡರ್ಲೈನ್ ಮಾಡುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರ್ಎನ್ಎ ಏನು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದೆ ಎಂದರೆ ಇದು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಥವಾ ಯಾವುದೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ತಾಪಮಾನ ಅವಲಂಬನೆಯ ಸಾಮಾನ್ಯ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ಅವರು ಹೇಳಿದರು. ಹೇಳಿ ಮತ್ತು ನೀವು ನೋಡಿದ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಗೆ ವಿವರಣೆಯನ್ನು ನೀಡುವ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಅವರು ಎರಡು ರೀತಿಯ ಅಣುಗಳ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಅಣುಗಳ ನಡುವೆ ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಸಾಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿದರು ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಅಣು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸಕ್ರಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಅಣುವಾಗಿದೆ ಈಗ ಕೇವಲ ಸಾಮಾನ್ಯ ಮತ್ತು ಸಕ್ರಿಯ ಎಂಬ ಈ ಎರಡು ಪದಗಳ ಮೂಲಕ ಅವನು ನಿಮ್ಮ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಇರುವ ಅಣುಗಳ ಪ್ರಕಾರ ಅಥವಾ ನೀವು ಸಾಗಿಸುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಾಳದ ನಡುವೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಸೃಷ್ಟಿಸುತ್ತಿದ್ದಾನೆ ಎಂದು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ. ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್ ಅಣುಗಳು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ಅಲ್ಲಿ ಸಕ್ರಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಅಣುಗಳು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಪದದ ಸಕ್ರಿಯ ಎಂದರೆ ಅವು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಕಡೆಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿವೆ ಎಂದರ್ಥ, ಈ ಸಕ್ರಿಯ ರಿಯಾಕ್ಟರ್ ಅಣುಗಳಿಂದ ನಾವು ಏನನ್ನು ಅರ್ಥೈಸುತ್ತೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಶೀಘ್ರದಲ್ಲೇ ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಆದರೆ ನೀವು ಯಾವುದೇ ಕ್ಷಣದಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಾಳದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಎರಡು ಗುಂಪುಗಳ ಅಣುಗಳ ನಡುವೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಮಾಡಲು ಅವನು ಸಮರ್ಥನಾಗಿದ್ದಾನೆ ಎಂದು ಈಗಲೇ ಅರಿತುಕೊಳ್ಳಬೇಕು , ಒಂದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿ ಅಣುಗಳು ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ರಿಯಾಕ್ಟರ್ ಅಣುಗಳ ಸಕ್ರಿಯ ಸೆಟ್ ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಅಣುಗಳ ಸಕ್ರಿಯ ಸೆಟ್ ಎಂದು ಹೇಳದೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ಉತ್ಪನ್ನಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಸರಿ ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಅವುಗಳನ್ನು ಸಕ್ರಿಯ ರಿಯಾಕ್ಟರ್ ಅಣುಗಳು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ಸಾಕಷ್ಟು ಸಕ್ರಿಯವಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುವ ಯಾವುದೇ ಬದಲಾವಣೆಗಳಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಕಾರಣವಾಗಬಹುದು ಸರಿ ಈಗ ನೋಡಿ ಅರ್ಜೆನಿಸ್ ಅವರು ತಮ್ಮ ಕಾದಂಬರಿಯ ಬೆಲೆಯನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಿದ್ದಾರೆಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನೊಬೆಲ್ ಪ್ರಶಸ್ತಿ ಓಹ್, ಉಮ್ ನಿಮಗೆ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯ ವಿಘಟನೆಯ ಸಿದ್ಧಾಂತವು ಸರಿಯಾಗಿ ತಿಳಿದಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವರು ಈ ವಿಷಯಕ್ಕಾಗಿ ನೊಬೆಲ್ ಪ್ರಶಸ್ತಿಯನ್ನು ಸ್ವೀಕರಿಸಲಿಲ್ಲ , ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ದರಗಳ ತಾಪಮಾನ ಅವಲಂಬನೆ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಮೇಲೆ ಕೆಲಸ ಮಾಡುವುದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿತ್ತು, ಅವರು ಕೆಲಸ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಕಬ್ಬಿನ ಸಕ್ಕರೆಯ ವಿಲೋಮವಾಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆರ್ಡೆನಿಯಸ್ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತಿರುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದು ಕಬ್ಬಿನ ಸಕ್ಕರೆಯ ವಿಲೋಮವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಅವರು ವಿಲೋಮ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ವಿಲೋಮವನ್ನು ತರಲಿಲ್ಲ ಎಂದು ಹೇಳಿದರು ಸರಳ ಕಬ್ಬಿನ ಸಕ್ಕರೆಯ ಅಣುವಿನಿಂದ ವಿಲೋಮವನ್ನು ತರಲಾಗಿಲ್ಲ ಅದು ಅಲ್ಲ ಸರಳವಾದ ಕಬ್ಬಿನ ಸಕ್ಕರೆಯ ಅಣುವಿನಿಂದ ಬಂದಿದೆ ಆದರೆ ಅವರು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದ ವಸ್ತು ಅಥವಾ ಅವರು ಸಕ್ರಿಯ ಕಬ್ಬಿನ ಸಕ್ಕರೆ ಅಣು ಎಂದು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದ್ದಾರೆ ಆದರೆ ಒಂದು ವಸ್ತು ಆದರೆ ಅವರು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದ ವಸ್ತು ಗಳ ಸಕ್ರಿಯ ಕಬ್ಬಿನ ಸಕ್ಕರೆ ಅಣು ಅಥವಾ ಸಕ್ರಿಯ ಕ್ಯಾನ್ಸರ್ ಮತ್ತು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರ ಅಥವಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವು ಸಕ್ರಿಯ ಅಣುಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳದೆ ನಾನು ಬರೆದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ದರವು ಇದಕ್ಕೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಅವರು ಹೇಳಿದರು. ಸಕ್ರಿಯ ಕಬ್ಬಿನ ಸಕ್ಕರೆಯ ಅಣುಗಳು ಸರಿಯಾಗಿವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಕ್ರಿಯ ಪದದ ಪರಿಚಯವು ಅರ್ಹೆನಿಯಸ್ ತನ್ನ ಪ್ರತಿಪಾದನೆಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಅವನ ಕೆಂಪು ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯ ಸಾಮಾನ್ಯೀಕರಣದಲ್ಲಿ ತೆಗೆದುಕೊಂಡ ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಹೆಜ್ಜೆಯಾಗಿದೆ k ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಆ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿ k ಎಂಬುದು ಆರ್ಟೆಯಿಂದ ಮೈನಸ್ EA ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾವು ನೋಡೋಣ ನಾವು ಇದರ ಅರ್ಥವನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಸ್ಕೀಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ಅನ್ನು ಸೆಳೆಯಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಳವಾದ ಸ್ಕೀಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಪ್ರೊಫೈಲ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ x ಅಕ್ಷದಲ್ಲಿ ನಾನು y ಅಕ್ಷದ ಮೇಲೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು y ಅಕ್ಷದ ಮೇಲಿನ ನನ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕವಾಗಿದೆ. ಹೊಂದಿರುವುದು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ x ಅಕ್ಷದ ಮೇಲೆ ನಾನು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ y ಅಕ್ಷದ ಮೇಲೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನನ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕವಾಗಿದ್ದರೆ ಇದು ನನ್ನ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಾಗಬಹುದು ಎಂದು ಹೇಳಿ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಂದ ಇದು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ಸರಿಯಾಗಿ ಕಾಣಿಸಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಭಾವ್ಯ ಪ್ರದೇಶದ ಪ್ರೊಫೈಲ್ ಸರಿಯಾಗಿ ತೋರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ ನೋಡುತ್ತಿರುವುದು ನನ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕತೆಯನ್ನು ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ನಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕೆ ನನ್ನ ದಾರಿಯಲ್ಲಿ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ನಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕೆ ಹೋಗುವ ದಾರಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು

ಸಮತೋಲನದ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ನಾವು ಏನು ಹೇಳಬಹುದು ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಬಹುದು, ನಾನು ಈ ಗರಿಷ್ಠವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಇದನ್ನು ಇ ಒನ್ ಎಂದು ಲೇಬಲ್ ಮಾಡಬಹುದು ನಂತರ ನಾನು ವಿಸ್ತರಿಸಿದರೆ ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಈ ಸಾಲು ನಂತರ ನಾನು ಇಲ್ಲಿಂದ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೇಳಬಲ್ಲೆ ಇದು ಇ ಮೈನಸ್ 1 ಸರಿ ನಂತರ ಇಲ್ಲಿ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ನಿಮ್ಮ ಡೆಲ್ಟಾ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯ ಸಾಮಾನ್ಯ ರೂಪ ಏನು ಅಥವಾ ಈ ಆಹ್ ಪ್ಲಾಟ್ ಏನು ನೀವು ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ಅದು ಹೇಳುತ್ತದೆಯೇ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಪೇಕ್ಷ ಶಕ್ತಿಯ ಮಟ್ಟವು ನೀವು ಯಾವ ರೀತಿಯ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂಬುದರ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ , ಅಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಮತ್ತು ಸಂಭಾವ್ಯತೆಯ ಎರಡು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಗಳ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸ ಉತ್ಪನ್ನವು ಆಂತರಿಕ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿನ ನಿಮ್ಮ ಬದಲಾವಣೆಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಇದೀಗ ಪ್ರಮಾಣಿತ ಆಂತರಿಕ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ, ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕೆ ಹೋಗಬೇಕಾದಾಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯು ಉತ್ಪನ್ನಕ್ಕೆ ಹೋಗಬೇಕಾದಾಗ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಯು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಗೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೀವು ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳ ಉತ್ಪಾದನಾ ಶಕ್ತಿಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿ ನಂತರ ನೀವು ನಿಧಾನವಾಗಿ ಔಟ್‌ಪುಟ್ ಅನ್ನು ಸರಿಸುತ್ತೀರಿ ನಂತರ ನೀವು ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಗೆ ಹೋದಾಗ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಗರಿಷ್ಠವನ್ನು ತಲುಪಿದ ನಂತರ ನೀವು ಗರಿಷ್ಠವನ್ನು ತಲುಪುತ್ತೀರಿ ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಗರಿಷ್ಠ ಬಲವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೋದ ನಂತರ ಇದು ಗರಿಷ್ಠ ಶಕ್ತಿಯ ಗರಿಷ್ಠವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಗೆ ನಂತರ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಕಡಿಮೆಯಾಗಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಮತ್ತೆ ನೋಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಇಳಿಯುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳು ಉತ್ಪನ್ನದ ಬದಿಗೆ ಹೋಗಲು ಅವರು ಶಕ್ತಿಯ ತಡೆಗೋಡೆಯನ್ನು ಮೀರಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಅದು ಇ ಒನ್ ಮೂಲಕ ನೀಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಿ ಈ ಇ ಒಂದು ಶಕ್ತಿಯ ತಡೆಗೋಡೆ ಮತ್ತೊಂದೆಡೆ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳಿಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಬೇಕಾದರೆ ಅವು ಇ ಮೈನಸ್ ಒಂದರಿಂದ ನೀಡಲಾದ ಶಕ್ತಿಯ ತಡೆಗೋಡೆಯನ್ನು ಮೀರಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಮೊದಲೇ ಹೇಳಿದಂತೆ ಇ ಒಂದು ಶಕ್ತಿಯ ಸಹವರ್ತಿ d ಫಾರ್ವರ್ಡ್ ರಿಯಾಕ್ಷನ್ ಮತ್ತು ಇ ಮೈನಸ್ ಒನ್ ಎನ್ನುವುದು ಹಿಂದುಳಿದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಇ ಒಂದು ಅಥವಾ ಇ ಮೈನಸ್ ಒಂದು ಅಥವಾ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ನಾವು ಇ ಒನ್ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ನಿಮ್ಮನ್ನು ನೋಡಲು ಹೆಚ್ಚು ಒಗ್ಗಿಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಹೋಗುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನನಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಇದು ನಿಮ್ಮ ಇಎ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಮುಂದಿನ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಹೋದಾಗ ಇದರ ಬಗ್ಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಮಾತನಾಡುತ್ತೇವೆ ಅದು ನೋಡುವ ಬಗ್ಗೆ ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಸ್ಕೀಮ್ಯಾಟಿಕ್ ಎನರ್ಜಿ ಪ್ರೊಫೈಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಅದು ನಮಗೆ ಯಾವ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಿ ಆದರೆ ಸದ್ಯಕ್ಕೆ ಈ ರೀತಿಯ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಕಥಾವಸ್ತುವಿನ ಮೂಲಭೂತ ವೈಶಿಷ್ಟ್ಯಗಳನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ನಮಗೆ ಸಾಕು, ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಯಿಂದ ವಿಶಾಲವಾದ ಕಡೆಗೆ ಹೋಗಬೇಕಾದರೆ ನೀವು ಮಾಡಬೇಕು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಬಲಕ್ಕೆ ಹೋಗಿ ಒಮ್ಮೆ ನೀವು ಗರಿಷ್ಠವನ್ನು ತಲುಪಿದ ನಂತರ ನೀವು ಗರಿಷ್ಠವನ್ನು ತಲುಪಿದ ನಂತರ ಗರಿಷ್ಠಕ್ಕೆ ಹೋಗಿ ನಂತರ ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯನ್ನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಈ ಸ್ಥಿತಿಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಸಂಕ್ರಮಣ ಸ್ಥಿತಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ನಾನು ಬರೆದರೆ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಒಂದು ರಾಜ್ಯವಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ, ಇದು ನನ್ನ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಅರ್ಥವೇನು ಎಂದರೆ ಇದು ನನ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನಗಳಿಗೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುವ ಸ್ಥಿತಿಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಇದನ್ನು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಅದು ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ರೇಖಾಚಿತ್ರದಲ್ಲಿ ಚಿತ್ರಿಸಲಾಗಿದೆ ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯು ನಿಮ್ಮ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮೇಲ್ಭಾಗದಲ್ಲಿದೆ, ಅಂದರೆ ಅತ್ಯಧಿಕ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯ ಎರಡು ಬದಿಗಳಲ್ಲಿ ಚಲಿಸುವ ಕ್ಷಣದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ನಿಮ್ಮ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯು ಸರಿಯಾಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇಲ್ಲಿಂದ ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತಿರುವಾಗ ಅದು ಚಲಿಸುವ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ, ನೀವು ಪರಿವರ್ತನೆಯ ಸ್ಥಿತಿಯ ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಗೆ ಹೋದ ಕ್ಷಣದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತಿದೆ ಈಗ ನೀವು ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತಿರುವಿರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೆ ಉತ್ಪಾದನೆಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು ಬಲವನ್ನು ರೂಪಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿತು ಆದರೆ ಅದರ ನಡುವೆ ಶಕ್ತಿಯ ತಡೆಗೋಡೆ ಇದೆ , ಅದು ಉತ್ಪನ್ನದ ಸೈಟ್‌ಗೆ ಹೋಗಲು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳು ಮೀರಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಶಕ್ತಿಯ ತಡೆಗೋಡೆ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಿಮ್ಮ ಆಕ್ಟಿಯಾಗಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ vation energy ಇದು ಸರಿ ಸರಿ ಇನ್ನೊಂದು ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ ಪುಸ್ತಕಗಳನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ನಿಮಗೆ ಎನ್‌ಸಿಆರ್‌ಡಿ ಪುಸ್ತಕ ಅಥವಾ ಇತರ ಕೆಲವು ಪುಸ್ತಕಗಳು ತಿಳಿದಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ, ಆದರೆ ನೀವು ಬರೆಯುವ ಬದಲು ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನಗಳಲ್ಲಿ ಈ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಬರೆಯಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ. ಡೆಲ್ ಹ್ ನಾಟ್ ಆದರೆ ಚಿಂತಿಸಬೇಡಿ ಇದು ಸಮಸ್ಯೆಯೇ ಅಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನನ್ನ ಅರ್ಥವನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದೀಗ ಡೆಲ್ ಯು ನಾಟ್ ಮೇಲೆ ಕೇಂದ್ರೀಕರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೆನಪಿಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ಸ್‌ನಿಂದ ನಮಗೆ ಇದು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ. e plus pv ಸರಿ ನಂತರ ನಾನು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದಲ್ಲಿ ನಾನು ಎಂಥಾಲ್ಪಿ h ನಲ್ಲಿ ಡೆಲ್ಟಾದಲ್ಲಿ ಪರಿಮಿತ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, h ಎಂಥಾಲ್ಪಿ ಓಹ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇನ್ನೊಂದು ಆಹ್ ಅನ್ನು ಬಳಸಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಹಿಡಿತವನ್ನು ಪುನಃ ಬರೆಯಲು ಅವಕಾಶ ಮಾಡಿಕೊಡುತ್ತೇನೆ ಇದನ್ನು ಪುನಃ ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ನಾನು ಇನ್ನೊಂದು ಕಾಗದದ ಹಾಳೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇನೆ, ನಾನು ಏಕೆ ಪುನಃ ಬರೆಯಬೇಕು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ಶೀಘ್ರದಲ್ಲೇ ಅರ್ಥವಾಗುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಡೆಲ್ ಅಥವಾ h ನಿಮ್ಮ ಎಂಥಾಲ್ಪಿ ಯು ಮತ್ತು ಪಿವಿ ಬಲಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಎಂಥಾಲ್ಪಿ ಹೆಚ್ ಯು ಮತ್ತು ಪಿವಿ ಆಹ್ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ನಾನು ಮೊದಲು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಹಾಳೆಯಲ್ಲಿ e ಅನ್ನು ಬರೆಯಿರಿ ಆದರೆ e ಸಹ ಆಹ್ ಆಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಆಂತರಿಕ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಸಂಕೇತಿಸಲು ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಂತರ ನನ್ನ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಗಾಗಿ ನಾನು ಇ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಗೊಂದಲಕ್ಕೊಳಗಾಗಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹಿಂತಿರುಗಿ ಮತ್ತು ಬಳಸಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಗಳು ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ನಡುವಿನ ಈ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಚಿತ್ರಿಸಲು ಇದನ್ನು ಬಳಸಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಸರಿ ಈಗ ನಾವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದನ್ನು ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ ನಾವು

ಹೇಳಿರುವುದು ಡೆಲ್ಟಾ ಯು ನಾಟ್ ಅಥವಾ ಡೆಲ್ಟಾ ಹೆಚ್ ನಾಟ್ ಎಂಬ ಅಂಶದಿಂದ ನೀವು ಗೊಂದಲಕ್ಕೀಡಾಗಬಾರದು ಏಕೆಂದರೆ ಈಗ ನಾನು h ನಲ್ಲಿ ಸೀಮಿತ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ನೋಡಿದರೆ ಇದು ಡೆಲ್ಟಾ ಯು ಪ್ಲಸ್ ಡೆಲ್ಟಾ ಪಿವಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ಪುನಃ ಬರೆಯಬಹುದು ಡೆಲ್ಟಾ ಯು ಪ್ಲಸ್ ಪಿ ಡೆಲ್ಟಾ ವಿ ಪ್ಲಸ್ ವಿ ಡೆಲ್ಟಾ ಪಿ ರೈಟ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡೆಲ್ಟಾ ಎಚ್ ಸರಿ ಈಗ ನಾನು ಬರೆದಿರುವ ಡಿ ಎಲ್ಎನ್ ಕೆಸಿ ಓವರ್ ಡಿಟಿ ಎಂದು ನೀವು ನೆನಪಿಸಿಕೊಂಡರೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಭಾಗಶಃ ವ್ಯುತ್ಪನ್ನವಾಗಿ ಬರೆದಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ del ln kc ಮೇಲೆ del t ಸ್ಥಿರ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ p

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿರಂತರ ಒತ್ತಡ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ನಿರಂತರ ಒತ್ತಡದ ನಂತರ del p ಶೂನ್ಯವಾಗಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಇದನ್ನು ಪುನಃ ಬರೆಯೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಮತ್ತೆ ಬರೆಯಬಹುದು ಡೆಲ್ಟಾ h ಎಂಬುದು ಡೆಲ್ಟಾ u ಜೊತೆಗೆ p ಡೆಲ್ಟಾ v ಪ್ಲಸ್ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ v ಡೆಲ್ಟಾ p ಈಗ ಸ್ಥಿರ p ನಲ್ಲಿದೆ ಸ್ಥಿರ ಒತ್ತಡದ ಡೆಲ್ಟಾ p ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಇದು ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಡೆಲ್ಟಾ h ಎಂದು ಬರೆಯುವ ಕ್ಷಣವು ಡೆಲ್ಟಾ u ಪ್ಲಸ್ p ಡೆಲ್ಟಾ v ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ . ಘನವಸ್ತುಗಳು ಅಥವಾ ಘನ ಸ್ಥಿತಿ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಣಗಳಲ್ಲಿ ಪರಿಮಾಣದ ಬದಲಾವಣೆಯು ತುಂಬಾ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಪರಿಮಾಣ ಬದಲಾವಣೆಯು ತುಂಬಾ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಡೆಲ್ಟಾ v ಅನ್ನು ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಸಮ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಘನವಸ್ತುಗಳು ಮತ್ತು ಪರಿಹಾರಗಳು ಬಲ ಅಥವಾ ದ್ರುವ ಸ್ಥಿತಿಗೆ ನಾವು ಡೆಲ್ಟಾ h ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಡೆಲ್ಟಾ ಯು ಸಮಾನವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಇದನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಡೆಲ್ಟಾದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನಂತರ ಘನವಸ್ತುಗಳು ಮತ್ತು ದ್ರವಗಳು ಪರಿಹಾರಗಳಾಗಿವೆ ಅಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಪರಿಹಾರಗಳಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುತ್ತವೆ ನಂತರ ನಾವು ತಕ್ಷಣ ಈ ಡೆಲ್ಟಾವನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ ಡೆಲ್ಟಾ h ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಯಾವುದೇ ತೊಂದರೆ ಇಲ್ಲ ಆದರೆ ಅನಿಲಗಳ ಅನಿಲಗಳ ಬಗ್ಗೆ ನಾನು ಇದನ್ನು ಹೇಳಲಾರೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅನಿಲ ಹಂತದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಮಾತನಾಡೋಣ ನಾವು ಡೆಲ್ಟಾ h ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಡೆಲ್ಟಾ u ಜೊತೆಗೆ p ಡೆಲ್ಟಾ v ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈಗ ನಾವು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನೆನಪಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ ಟೋಪಿ ಒತ್ತಡವು ಸ್ಥಿರ ಹಕ್ಕಾಗಿತ್ತು _ ಡೆಲ್ಟಾ ಎನ್ಆರ್ಟಿ ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿದೆ ಸರಿ, ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಈ ಪಿ ಡೆಲ್ಟಾ ವಿ ಅಂಶವನ್ನು ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಆದರ್ಶ ಅನಿಲ ಪಿವಿಯು ಎನ್ಆರ್ಟಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾನು ನನ್ನ ಒತ್ತಡವನ್ನು ನಿಗದಿಪಡಿಸಿರುವ ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನನ್ನ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಸಹ ನಾನು ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಈ ಸಮೀಕರಣದಲ್ಲಿ p ಬದಲಾವಣೆಯು ಬದಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ p ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ t ಬದಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ t ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ r ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಅದು ಬದಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ v ನಾನು ಈಗ v ಅನ್ನು del v ನಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಿದ್ದೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಡೆಲ್ ನಿಮಗೆ ಪರಿಮಾಣವನ್ನು ತಿಳಿದಿದೆ ಅನಿಲಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಬದಲಾಗಬಹುದು ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಬದಲಾಗಬಹುದು ನಂತರ ಪರಿಮಾಣದಲ್ಲಿನ ಈ ಬದಲಾವಣೆಯು ಡೆಲ್ಟಾ ಎನ್ಆರ್ಟಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗ ಏನು ಮಾಡಬಹುದು ಎಂದರೆ ನಾವು ಈ ಪಿ ಡೆಲ್ಟಾ ವಿ ಅನ್ನು ಡೆಲ್ಟಾ ಎನ್ಆರ್ ಟಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿ ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಈ ಸಮೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು ನಾವು ಏನನ್ನು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದು ಡೆಲ್ಟಾ h ಎಂಬುದು ಡೆಲ್ಟಾ ಯು ಜೊತೆಗೆ ಡೆಲ್ಟಾ n ಆರ್ಟಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಡೆಲ್ಟಾ n ಎಂದರೇನು

ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ n ನೀವು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾಕಾರಿಯಿಂದ ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಹೋದಾಗ ಮೋಲ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ n ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿದ್ದರೆ ಡೆಲ್ಟಾ n ಆಗಿದ್ದರೆ ಸೊನ್ನೆಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ನಂತರ ಡೆಲ್ಟಾ h ಎಂಬುದು ಡೆಲ್ಟಾ ಯು ಸರಿ ಎಂದು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡಿದ್ದೀರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೆ ನಾವು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ ನೆನಪಿಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ n ಸೊನ್ನೆಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ನೇರವಾಗಿ ಡೆಲ್ಟಾ n ಆಗಿದ್ದರೂ ಸಹ ಇದೀಗ ಡೆಲ್ಟಾ h ಆಗುವುದಿಲ್ಲ ಡೆಲ್ಟಾ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿಲ್ಲದಿದ್ದರೂ ಸಹ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುವುದಿಲ್ಲ, ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ r ಮತ್ತು t ಅನ್ನು ನೋಡಿ ಇವುಗಳು ಸ್ಥಿರಾಂಕಗಳು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಡೆಲ್ಟಾ n ಬದಲಿಗೆ ಯಾವುದಾದರೂ ಒಂದು ಎರಡರಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇನ್ನೂ ನೀವು ಯಾವ ಡೆಲ್ಟಾ h ನಡುವೆ ಕೆಲಸ ಮಾಡುವ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ ಯು

ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ ಎನ್ ಆರ್ ಟಿಗೆ ಸಮ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ ಡೆಲ್ಟಾ ಯು ಅನ್ನು ಡೆಲ್ಟಾ ಹೆಚ್ ಮೈನಸ್ ಆರ್ಟಿಯಿಂದ ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಬಳಸಿದ ಪರಿಭಾಷೆಯಿಂದ ನೀವು ತಲೆಕೆಡಿಸಿಕೊಳ್ಳಬೇಕಾಗಿಲ್ಲ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ವಿವರಿಸಲು ಇಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾದ ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ ಪ್ಯಾರಾಮೀಟರ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನಗಳ ನಡುವಿನ ವ್ಯ ವ್ಯತ್ಯಾಸ ಏಕೆಂದರೆ ಘನವಸ್ತುಗಳು ಮತ್ತು ದ್ರವಗಳಿಗೆ ಘನ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ದ್ರುವ ಸ್ಥಿತಿಯಲ್ಲಿ ಸಂಭವಿಸುವ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳಿಗೆ ಯಾವುದೇ ತೊಂದರೆ ಇಲ್ಲ, ಇದು ಯಾವಾಗಲೂ ಸ್ಥಿರ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಡೆಲ್ಟಾ h ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಎಲ್ಲಾ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಗಮನಿಸಬಹುದು . ಸ್ಥಿರವಾದ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯದಾಗಿ ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗಳ ಪರಿಮಾಣ ಬದಲಾವಣೆಯು ಘನವಸ್ತುಗಳು ಮತ್ತು ದ್ರವಗಳು ತುಂಬಾ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದ್ದು, ಡೆಲ್ಟಾ v ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಶೂನ್ಯಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅನಿಲಗಳ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತಿರುವುದನ್ನು ನಾವು ಯಾವಾಗಲೂ ಸ್ಥಿರ t ಮತ್ತು p ನಲ್ಲಿ ಹೇಳಬಹುದು p delta v ಎಂಬುದು ಡೆಲ್ಟಾ nr t ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಮುಂದೆ ಹೋಗಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಡೆಲ್ಟಾ n ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಸರಿ ಎಂದು ಹೇಳಿ, ಡೆಲ್ಟಾ n ಸೊನ್ನೆಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಡೆಲ್ಟಾ h ಡೆಲ್ಟಾ u ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳಲು ಡೆಲ್ಟಾ ಯು ಪ್ಲಸ್ ಡೆಲ್ಟಾ n ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಕೆಲವು ಮೌಲ್ಯದ ಸಮಯಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾನು ಯಾವಾಗಲೂ ಡೆಲ್ಟಾ ಯು ಅನ್ನು ಈ ಡೆಲ್ಟಾ ಹೆಚ್ ಸರಿ ಮೂಲಕ ಬದಲಾಯಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ ಈ ಆಹ್ ಎರಡು ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಈಗ ನಮ್ಮ ಚರ್ಚೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಸರಿ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನಾವು ಏನಾಗಿದ್ದೇವೆ ಇಲ್ಲಿ ಮಾಡುತ್ತಿರುವಾಗ ನಾವು ಈ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಬೇರೆ ದೃಷ್ಟಿಕೋನದಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನೋಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಕೆಳಗಿನ ದೃಷ್ಟಿಕೋನವು ಒಂದು ಮೋಲ್ ಅನಿಲ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಇದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ, ಒಂದು ಮೋಲ್ ಅನಿಲ ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳು ಈಗ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಒಂದು ಮೋಲ್ ಅವಗಾಡ್ರೊದ ಸಂಖ್ಯೆಯು ಅದರ ಆರು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆ ಎರಡು ಮೂರು ಹತ್ತು ಪವರ್ ಇಪ್ಪತ್ತೂರು ಅಣುಗಳು ಈಗ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಅಣುಗಳು ತಮ್ಮದೇ ಆದ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದುತ್ತವೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಅನಿಲಗಳ ಈ ಚಲನ ಸಿದ್ಧಾಂತಕ್ಕೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಣುಗಳು ಅವುಗಳ ಹೊಂದಿರುತ್ತವೆ ಚಲನ ಶಕ್ತಿ ಆದರೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಮೂಲಕ, ನಾನು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ t ಇಲ್ಲಿ 300 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶಕ್ಕೆ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನೀವು

ತಿಳಿದಿರುವಿರಿ, ನೀವು ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಅಣುವಿನಿಂದ ಏನನ್ನು ನಿರೀಕ್ಷಿಸುತ್ತೀರಿ ಅಂದರೆ ಈ ಆರು ಪಾಯಿಂಟ್‌ಗಳಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿಯೊಂದೂ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಇಪ್ಪತ್ತು ಅಣುಗಳ ಶಕ್ತಿಯು ಪ್ರತಿ ಅಣುವೂ ಒಂದೇ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಆಹ್ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಅನಿಲ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುವಾಗ ಅದು ಬ್ಯಾಕ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಅನಿಲಗಳ ಚಲನ ಸಿದ್ಧಾಂತಕ್ಕೆ ಸರಿಯಾಗಿ ನೀವು ಇದನ್ನು ಬೇರೆ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಮಾಡಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿನ ಎಲ್ಲಾ ಅಣುಗಳು ಒಂದೇ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅವು ಒಂದೇ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ ಬದಲಿಗೆ ಬದಲಾಗಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ಚಲನ ಶಕ್ತಿಗಳ ವಿತರಣೆಯ ವಿತರಣೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಚಲನ ಶಕ್ತಿಗಳ ವಿತರಣೆಯು ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಅಸ್ತಿತ್ವದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ವಿತರಣೆಯು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಈ ವಿತರಣೆಯು ಈಗ ತಾಪಮಾನದ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸುವ ಮೊದಲು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ವಿತರಣೆಯು ವಿತರಣೆಯ ಹೆಚ್ಚಿನ ವಿವರಗಳನ್ನು ನೋಡುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವುದಿಲ್ಲ, ವಿತರಣೆಯು ಯಾವ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಆಧರಿಸಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ನಿಮಗೆ ವಿತರಣೆಯನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತೇನೆ ಇದರಿಂದ ನೀವು ಏನನ್ನು ತಿಳಿದಿರುತ್ತೀರಿ ಎಂಬುದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಕಠಿಣ ಸಮೀಕರಣವಾಗಿದೆ ಈ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವಿಕೆ ಏನು ಎಂಬುದರ ಕುರಿತು ಮತ್ತು ಸರಿ ಈಗ ಈ ವಿತರಣೆಯು ತಾಪಮಾನದ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ಈಗ ಇದು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಮೊದಲು ನಾವು ಚಿಂತಿಸಬೇಡಿ ನಾನು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ವಿತರಣೆಯು ಮುನ್ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಎಂದು ಹೇಳಿ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯು ಈಗ ಒಂದು ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತದೆ ನಾನು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಆರು ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಹೆಚ್ಚಿಸಿದರೆ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ಅಭ್ಯರ್ಥಿಯು ಹೆಚ್ಚಾಗಲಿದ್ದಾರೆ ಆದರೆ ಈಗ ವ್ಯತ್ಯಾಸವೆಂದರೆ ನಾನು ಒಂದು ಅಣುವಿನ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಈ ಹಿಂದಿನ ಕಾಗದದ ಹಾಳೆಯಲ್ಲಿ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಇಷ್ಟು ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಥವಾ ಅನೇಕ ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಅಣುಗಳು ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳಿಕೆ ನೀಡಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಇನ್ನೊಂದರ ಮೇಲೆ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ವಿತರಣೆ ಇರುತ್ತದೆ ನಾನು ನನ್ನ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದರೆ ನಾನು ನನ್ನ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತೇನೆ ಎಂದರ್ಥ ನಾನು ನನ್ನ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ ನನ್ನ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಸಹ ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತೇನೆ ನಂತರ ನಾನು ನನ್ನ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಗಳ ವಿತರಣೆಯ ಮೇಲೆ ಪರಿಣಾಮ ಬೀರಲಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಅದು ಹೇಗೆ ಆದರೆ ಮೊದಲು ಮದ್ಯವು ನಮಗೆ ನೋಡೋಣ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯ ವಿತರಣೆಯಲ್ಲಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಿತರಣೆಯನ್ನು ಮೊದಲು ಮ್ಯಾಕ್ಸ್‌ವೆಲ್ ಮತ್ತು ಬೋಲ್ಟ್ಜ್‌ಮನ್ ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದರು ವಿತರಣೆಯನ್ನು ಮ್ಯಾಕ್ಸ್‌ವೆಲ್ ಮತ್ತು ಬೋರ್ಡ್‌ಸ್‌ಮನ್ ಮೂಲಕ ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಲಾಯಿತು ಅವರು ಪಡೆದ ಸಮೀಕರಣಗಳ ಸರಣಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ವಿತರಣೆಯು ಈ ರೀತಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಚಲನ ಶಕ್ತಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಇದು ಅಣುಗಳ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ವಿತರಣೆಯು ಹೇಗೆ ಕಾಣುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೀಗಿರಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಹೀಗಿರಬೇಕು ವಿತರಣೆಯು ಈಗ ಹೇಗೆ ಸರಿಯಾಗಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು x ಅಕ್ಷದಲ್ಲಿ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಅಣುಗಳ ಭಾಗದಿಂದ ನಾನು ಏನು ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಇದೀಗ ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಆದರೆ ವಿತರಣೆಯ ಪ್ರಮುಖ ಲಕ್ಷಣವನ್ನು ನೋಡಿ ಅದು ವಿತರಣೆಯಾಗಿದೆ ಒಂದು ಪರಿಮಿತ ಅಗಲವು ಒಂದು ಸಾಲಿನಲ್ಲ ಅದು ಸೀಮಿತ ಅಗಲವಾಗಿದೆ ಇದರ ಅರ್ಥವೇನೆಂದರೆ ನೀವು ಬಹುತೇಕ ಸೊನ್ನೆಯಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಗೆ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಎಂದರ್ಥ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರದ ನಡುವೆ ಎಲ್ಲೋ ಹೇಗೋ ನಡುವೆ ವಿತರಣೆಯಾಗಿದೆ ಶಕ್ತಿಯ ಮೌಲ್ಯವು ಉತ್ತುಂಗಕ್ಕೇರುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಗರಿಷ್ಟ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಒಂದು ಭಾಗವು ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ಅಣುಗಳ ಭಾಗವು ಉತ್ತುಂಗಕ್ಕೇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೌಲ್ಯವಿದೆ ಎಂದರ್ಥ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇದನ್ನು ಸರಿ ಎಂದು ಹೇಳಿದರೆ a ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿಯೂ ಸಹ ವಿಸ್ತರಿಸುತ್ತೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ಭಿನ್ನರಾಶಿಯು ಭಿನ್ನರಾಶಿಯು ಅತ್ಯಧಿಕವಾಗಿದೆ, ಇಲ್ಲಿ ಭಿನ್ನರಾಶಿಯು ಗರಿಷ್ಠವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಚಲನಶಾಸ್ತ್ರವು ಗರಿಷ್ಠವಾಗಿದೆ, ನಂತರ ನಾವು ಈ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯ ಮೌಲ್ಯವು ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹೇಳುತ್ತೇವೆ ಅತ್ಯಂತ ಸಂಭವನೀಯ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯು ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಸಂಭವನೀಯ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಗೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ ಏಕೆ ಇದು ಹೆಚ್ಚು ಸಂಭವನೀಯವಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅಣುಗಳ ಗರಿಷ್ಠ ಭಾಗವು ಈ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಅತ್ಯಂತ ಸಂಭವನೀಯ ಚಲನ ಶಕ್ತಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅದು ಅಲ್ಲ ಎಂದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನೋಡಿ ಒಂದು ಸಾಲು ಆದರೆ ಇದು ಸೀಮಿತ ಅಗಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ವಿತರಣೆಯಾಗಿದೆ , ಅಂದರೆ ಈ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಇದು t ಎಂದು ಹೇಳುವುದು ನನ್ನ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಮೂರು ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇಷ್ಟು ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ನನ್ನ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಪ್ರತಿ ಅಣುವು ಒಂದೇ ರೀತಿಯ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದಿಲ್ಲ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಗಳ ವಿತರಣೆ ಇದೆ ಈ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಹರಡುವುದು ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ, ವಿತರಣೆಯು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಉತ್ತುಂಗಕ್ಕೇರುತ್ತದೆ, ಈ ಶಿಖರವು y ಅಕ್ಷದಿಂದ ಹೊರಬರಲು ಗರಿಷ್ಠ ಫ್ರ್ಯಾಕ್ಷಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಈ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಮೇಲೆ ಮತ್ತು ಅಣುಗಳ ಗರಿಷ್ಟ ಭಾಗವು ಈ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವುದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಅತ್ಯಂತ ಸಂಭವನೀಯ ಚಲನ ಶಕ್ತಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅಣುಗಳ ಗರಿಷ್ಠ ಭಾಗವು ಈ ಅತ್ಯಂತ ಸಂಭವನೀಯ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಂತೆ ಅಥವಾ ಹೊಂದಿರುವಂತೆ ಕಂಡುಬಂದರೆ ಸರಿ ನಾವು ಹಿಂತಿರುಗುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಹೋಲಿಕೆ ಮಾಡಿ ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೀರಿ ಮತ್ತು ಈ ವಿತರಣೆಯು ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡಿ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನಾವು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ನಾವು ಈ ಆರ್‌ಎನ್‌ಎಯ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಹೆಚ್ಚು ಉತ್ತಮ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಹೆಚ್ಚು ಆಳವಾದ ಒಳನೋಟಗಳನ್ನು ಹೊಂದಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ನೀವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದಾಗ ಏನಾಗಬಹುದು, ಈ ಭಿನ್ನರಾಶಿಯ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ಸರಿ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಭಿನ್ನರಾಶಿ ಇದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಹೇಳುತ್ತೀರಿ ಅಂದರೆ ಸರಿ ಆಹ್ ಒಟ್ಟು ಸಂಖ್ಯೆಯ ಅಣುಗಳು n ಆಗಿದ್ದರೆ ಸಿಸ್ಟಮ್‌ನಲ್ಲಿ ಒಟ್ಟು ಅಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ n ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ. ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಭಿನ್ನರಾಶಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರಿ ಭಿನ್ನರಾಶಿ ಏನು

ಆದ್ದರಿಂದ ಭಿನ್ನರಾಶಿಯು ne ನಿಂದ n ನಿಂದ ne ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ne ಎಂದರೆ ne ಎಂದರೆ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ಇದನ್ನು ne ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ವಿತರಣೆಯ ಶಿಖರವನ್ನು ವಿತರಣೆಯ ಶಿಖರವನ್ನು ಮೊದಲು ನೋಡಿದಂತೆ ಇದು ಅತ್ಯಂತ ಸಂಭವನೀಯ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿದೆ ಸರಿ, ನಾನು ಕೆಯಿಂದ ತಪ್ಪಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಿತರಣೆಯ ಉತ್ತುಂಗವು ಮಾಸ್ಫೆಟ್ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಗೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಮತ್ತೆ ಹಿಂತಿರುಗಿ ಮತ್ತು ನೀವು n ನಿಂದ ಭಿನ್ನರಾಶಿಯ ಬಗ್ಗೆ ಯೋಚಿಸಿದರೆ ಅದು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಾನು ಗರಿಷ್ಠ ಭಾಗವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಅಂದರೆ ನನ್ನಲ್ಲಿ ಗರಿಷ್ಠ ಅಂಶವಿದೆ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯ ಈ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ನನಗೆ ನೀಡುತ್ತಿರುವ ಅಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ಮತ್ತು ಗರಿಷ್ಠ ಅಣುಗಳು ನಿಮಗೆ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ನೀಡುತ್ತಿರುವುದರಿಂದ ಈ ಭಾಗಕ್ಕೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ x ಅಕ್ಷದಿಂದ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಓದುವುದನ್ನು ಅತ್ಯಂತ ಸಂಭವನೀಯ ಚಲನ ಶಕ್ತಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಗಳ ವಿತರಣೆ ಇದೆ ಎಂದು ಈಗ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡಿರುವುದು ಮತ್ತು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಹಂತದಲ್ಲಿ ವಿತರಣಾ ಶಿಖರಗಳನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿರುವಿರಿ, ಇದನ್ನು ಅತ್ಯಂತ ಸಂಭವನೀಯ ಚಲನ ಇ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ nergy ಈ ವಿತರಣೆಯು ಬದಲಾವಣೆಯ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಇದು ಮತ್ತೆ ಮೊದಲಿನಂತೆಯೇ ನನ್ನ ಅಣುಗಳ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾವು ಎರಡು ತಾಪಮಾನಗಳನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಅದು ಅವು ಯಾವ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿರುತ್ತವೆ ಎಂಬುದು ಮುಖ್ಯವಲ್ಲ ಎರಡು ತಾಪಮಾನಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿರುವವರೆಗೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾವು ಈ ರೀತಿಯ ವಿತರಣೆಯ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ತಾಪಮಾನವು ಮುನ್ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಿ ಈಗ ಇನ್ನೊಂದು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಈ ಬಾರಿ ಈ ತಾಪಮಾನವು ಮುನ್ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ತಾಪಮಾನವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ ಎಂದು ಹೇಳಿ, ಆರು ನೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಹೇಳಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ತಾಪಮಾನವು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರಲಿ , ತಾಪಮಾನವು ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರಲಿ, ಈಗ ನಿಮಗೆ 900 ಕೆಲ್ವಿನ್ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಲು ಎರಡು ವಿಷಯಗಳು ಸಂಭವಿಸಿದವು ಒಂದು ಇಲ್ಲಿಂದ ಇಲ್ಲಿಗೆ ನಾನು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿದಾಗ ವಿತರಣೆಯು ತುಂಬಾ ವಿಸ್ತಾರವಾಗಿದೆ ಮಾತ್ರವಲ್ಲದೆ ನನ್ನ ಶಿಖರವು ಇಲ್ಲಿ ಅತ್ಯಂತ ಚಿಕ್ಕ ಮೌಲ್ಯದ ಶಿಖರವಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಎಲ್ಲೋ ಹೋಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 300 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಹೆಚ್ಚಿನ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚು ಸಂಭವನೀಯ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯು ಹೆಚ್ಚಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 900 ಕೆಲ್ವಿನ್ ನಾನು 300 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಹೋಲಿಸಿದರೆ ಮಾಸ್‌ಫೆಟ್ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯ ಹೆಚ್ಚಿನ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಆಹ್, ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಈ ಆಹ್ ಅನ್ನು ಸ್ಕೇಲ್‌ಗೆ ಎಳೆಯಲಾಗಿಲ್ಲ ಎಂಬುದನ್ನು ದಯವಿಟ್ಟು ಅರಿತುಕೊಳ್ಳಿ ಆದರೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಮಾಡಲು ಕೇವಲ ಪಾಯಿಂಟ್ ಮಾಡಲು ನಾನು ಈ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೆನಪಿಡಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹೇಳುವ ರೇಖೆಯನ್ನು ಎಳೆಯೋಣ ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ರೇಖೆಯನ್ನು ಸೆಳೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯು ನಾನು ತಪ್ಪು ಮಾಡಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿ, ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇದು ನನ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ನಿರ್ದೇಶಾಂಕವಲ್ಲ , ನಾನು ಇನ್ನೂ ಆ ಮೋಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ನಾವು ತೋರಿಸಿದಂತೆಯೇ ಇದು ನನ್ನ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ ಅದಕ್ಕಾಗಿ ಕ್ಷಮಿಸಿ ದಯವಿಟ್ಟು ಇದನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಿ ನನ್ನ ಚಲನ ಶಕ್ತಿ ಸರಿ ಅಲ್ಲ ನನ್ನ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯ ಮೂಲೆಯಲ್ಲಿ ಸರಿ ಹೇಗಾದರೂ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತಿರುವ ವಿಷಯಕ್ಕೆ ಹಿಂತಿರುಗುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಇಲ್ಲಿ ಈ ರೇಖೆಯು ಈ ರೇಖೆಯು EA ಗೆ ಅನುರೂಪವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು EA ನನ್ನ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಂಭವಿಸಲು ಅಣುಗಳು ಹೊಂದಿರಬೇಕು ಇದು ಎ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿ ಇದರಿಂದ ಅವರು ತಡೆಗೋಡೆಯ ಮೇಲೆ ಹೋಗಬಹುದು ಅಂದರೆ ಈ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿ ಮೇಲ್ಮೈ ಅಥವಾ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಮೇಲ್ಭಾಗ ಮತ್ತು ಉತ್ಪನ್ನದ ಬದಿಗೆ ಹೋಗಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಪೆರಾಕ್ಸೈಡ್‌ಗೆ ಹೋಗಲು ಈ ಅಣುಗಳು ಹೊಂದಿರಬೇಕಾದ ಕನಿಷ್ಠ ಶಕ್ತಿಯು ಇಎ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಶಕ್ತಿಯು EA ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ , ಅಂದರೆ EA ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯ ಯಾವುದೇ ಅಣುವು ಉತ್ಪನ್ನದ ಬದಿಗೆ ಹೋಗಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆ ಭಾಗವನ್ನು ಚೆಲ್ಲುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲ ವಕ್ರರೇಖೆಗೆ 300 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಮಬ್ಬಾದ ಪ್ರದೇಶವು ಸಂಖ್ಯೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಬಲ ಅಥವಾ ಭಿನ್ನರಾಶಿ ಒಟ್ಟು ಭಾಗವು EA ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಗೆ ಪರಿವರ್ತನೆಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಅವರು ಈ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು EA ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನದನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ, ಅವರು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಹೋಗುತ್ತಾರೆ . ನಾನು 900 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಹೋದಾಗ ಇಎ ಬದಲಾಗಿಲ್ಲ ಎಂಬ ಅಂಶವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಎಂದರೆ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಸ್ವತಂತ್ರವಾಗಿ ಹೇಳುತ್ತದೆ, ನೀವು ಛಾಯೆಯನ್ನು ವಿಭಿನ್ನ ಬಣ್ಣವನ್ನು ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಿದರೆ ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನೀವು ಹೆಚ್ಚಿನ ಜನಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಿರಿ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುವ ನೆರಳು, ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು 300 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿದ್ದಾಗ ನಾನು ಈ ನೀಲಿ ಛಾಯೆಯ ಪ್ರದೇಶವನ್ನು ಮಾತ್ರ ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೆ, ನಾನು 900 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿರುವಾಗ ನಾನು ಮಬ್ಬಾದ ಪ್ರದೇಶವನ್ನು ನೋಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಅದು ಇದು ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿದೆ ನೀಲಿ ಬಣ್ಣಗಳು ಸರಿಯಾಗಿವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವು ವಿತರಣೆಯ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಬರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಾನು ನನ್ನ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಾಗ ನಾನು ಇಎಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಭಾಗವು ಹೆಚ್ಚಿದೆ ಎಂದು ಅದು ತಕ್ಷಣವೇ ನಿಮಗೆ ಹೇಳುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ನೆನಪಿನಲ್ಲಿಟ್ಟುಕೊಳ್ಳಬೇಕಾದ ಕೆಲವು ಅಂಶಗಳು ಈ ಚರ್ಚೆಯಿಂದ ನಾನು ನನ್ನ ತಾಪಮಾನವನ್ನು 309 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಾಗ ನನ್ನ ವಿತರಣೆಯು ವಿಶಾಲವಾಗುತ್ತದೆ ಜೊತೆಗೆ ನನ್ನ ವಿತರಣೆಯು ವಿಶಾಲವಾಗುತ್ತದೆ ಅದರ ಜೊತೆಗೆ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯ ಅತ್ಯಂತ ಸಂಭವನೀಯ ಮೌಲ್ಯವಾದ ಗರಿಷ್ಠ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿನ ಮೌಲ್ಯಕ್ಕೆ ಬದಲಾಯಿಸುವುದು ಈಗ ತಾರ್ಕಿಕವಾಗಿದೆ ಈ ವಿತರಣೆಯ ಚರ್ಚೆಯ ಪ್ರಾರಂಭದಲ್ಲಿ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಮೊದಲು ಏಕೆ ಹೇಳುತ್ತಿದ್ದೆನೋ, ನಾನು ನನ್ನ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದರೆ ನಿಸ್ಸಂಶಯವಾಗಿ ನನ್ನ ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯು ಬಲ ಮತ್ತು h ಇಲ್ಲಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿನ ಮೌಲ್ಯಕ್ಕೆ ಶಿಖರವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುವುದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರತಿಫಲಿಸುತ್ತದೆ, ಇದೀಗ ನಾವು ಸರಿ ಎಂದು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ , ಅದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ನಮ್ಮ ಪ್ರೊಫೈಲ್‌ನ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಾವು ಚಿತ್ರಿಸಿದ ಈ ಸಂಭಾವ್ಯ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರೊಫೈಲ್‌ನ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದೇ ಎಂದು ನೋಡೋಣ . ರಿಯಾಕ್ಟಂಟ್‌ಗಳಿಗೆ ಈ ಉತ್ಪಾದನಾ ಶಕ್ತಿಯ ಪ್ರೊಫೈಲ್‌ನ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಉತ್ಪನ್ನದ ಬದಿಗೆ ಹೋಗುವುದು ಈ ಶಕ್ತಿಯ ತಡೆಗೋಡೆಯನ್ನು ಸುತ್ತುವರೆದಿರುವ ಮೊದಲು ಇದನ್ನು ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯಿಂದ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯು ಈ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಅಣುಗಳು ಹೊಂದಿರಬೇಕಾದ

ಕನಿಷ್ಠ ಶಕ್ತಿಯಾಗಿದೆ. ಇದೀಗ ಉತ್ಪನ್ನದ ಕಡೆಗೆ ಹೋಗಲು ನಾನು ಇದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಇಲ್ಲಿಗೆ ಹಿಂತಿರುಗಿದಾಗ ಸರಿ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನನ್ನ ಸಕ್ರಿಯಗೊಳಿಸುವ ಶಕ್ತಿಯು ಇಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲೋ ಇದೆ ಎಂದು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಯಾವುದೇ ಶಕ್ತಿಯು ಶಕ್ತಿಯ ಮೂಲ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಅಣುಗಳು ಎಂದರೆ ಅದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿ ಇಎಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನದು ಉತ್ಪನ್ನದ ಬದಿಗೆ ಹೋಗಬೇಕು ಅದೇ ರೀತಿ ನಾನು ನನ್ನ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಾಗ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಇಎಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಭಾಗವೂ ಹೆಚ್ಚಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನನ್ನ ಅಣುಗಳ ಭಾಗವು ಹೆಚ್ಚಿದೆ ನಾನು ಅಣುಗಳ ಹೆಚ್ಚಿನ ಭಾಗವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ದರವು ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಹೆಚ್ಚಿನ ಭಾಗವನ್ನು ಈ ಪ್ರತ್ಯೇಕ ವಿತರಣೆಗಳ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ನಾನು ಹೊಂದಿರುವ ಮಬ್ಬಾದ ಪ್ರದೇಶಗಳಿಂದ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಅದು ತಕ್ಷಣವೇ ಹೇಳುತ್ತದೆ, ನಾನು ನನ್ನನ್ನು ಸ್ಪಷ್ಟಪಡಿಸಿದ್ದೇನೆ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ . ನಾನು ಹೇಳಿದ ಕೆಲವು ಅಂಶಗಳ ಕೆಳಗೆ, ತಾಪಮಾನ ಹೆಚ್ಚಾದಂತೆ ವಿತರಣೆಗೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ, ವಿತರಣೆಯನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ, ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ವಿತರಣೆಯು ವಿತರಣಾ ಶಿಖರಕ್ಕೆ ವಿಸ್ತಾರವಾಗುತ್ತದೆ , ಚಲನ ಶಕ್ತಿಯ ಹೆಚ್ಚಿನ ಮೌಲ್ಯಕ್ಕೆ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೂರು ಮೂರು ಇದು ಪ್ರಾಯಶಃ ಅತ್ಯಂತ ಮುಖ್ಯವಾದ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಮಬ್ಬಾದ ಭಾಗವು ಅಣುಗಳ ಭಾಗವನ್ನು ತೋರಿಸುವ ಮಬ್ಬಾದ ಭಾಗವು ಇಎಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಭಾಗವನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ, ಇದು ಮಬ್ಬಾದ ಭಾಗವು ಇಎಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಭಾಗವನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ, ಆ ಮಬ್ಬಾದ ಭಾಗದ ಪ್ರದೇಶವು ತಾಪಮಾನ ಹೆಚ್ಚಾದಂತೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾದಂತೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ತೋರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಿದಂತೆ i ಪ್ರದೇಶವು ಹೆಚ್ಚಾದರೆ ಅದನ್ನು ತೋರಿಸಬಹುದು ase ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಅಣುಗಳ ಭಾಗವು EA ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು eea ಮೂಲಕ ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ತೋರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಂತರ ನೀವು ಆರ್ಟಿಯಸ್ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು kae ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಬಹುದು ಈ ಚರ್ಚೆಯನ್ನು ನಡೆಸುವ ಮೂಲಕ ನಾನು ಆಶಾದಾಯಕವಾಗಿ ಇಂದು ಇಲ್ಲಿಗೆ ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತೇನೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಲು ಸಾಧ್ಯವಾಯಿತು ಅಥವಾ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಈ ಆರ್ಹೆನಿಯಸ್ ಕೆಂಪು ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿ ಅಥವಾ ದರ ಸ್ಥಿರತೆಯ ತಾಪಮಾನ ಅವಲಂಬನೆಗಾಗಿ ಅಯಾನಿಸ್ ಅಭಿವ್ಯಕ್ತಿಯ ಒಳನೋಟಗಳನ್ನು ನಿಮಗೆ ತೋರಿಸಲು ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಆರ್‌ಎನ್‌ಎಸ್ ನಂತರ ಏಕೆ ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಅವರು ಈ ಎಲ್ಲಾ ವಿಷಯಗಳನ್ನು ಪ್ರಸ್ತಾಪಿಸಿದರು ಮತ್ತು ಅವು ತುಂಬಾ ನಿಜವೆಂದು ಹೊರಹೊಮ್ಮುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮುಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಎಂದರೆ ನಾನು ಈ ಅಧ್ಯಾಯದ ಉಳಿದ ಭಾಗವನ್ನು ಮುಗಿಸುತ್ತೇನೆ ಆಹ್ ಅಂದರೆ ತಾಪಮಾನದ ಅವಲಂಬನೆಯ ಮೇಲಿನ ಈ ವಿಭಾಗದ ಉಳಿದ ಭಾಗ ಮತ್ತು ಮುಂದುವರೆಯುವುದು ಪ್ರಾಥಮಿಕ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಗಳು ಸರಿ ಧನ್ಯವಾದಗಳು

Prutor@IITK