ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಲಿರುವ ಮುಂದಿನ ವಿಷಯವು ಕೊಲಿಗೇಟಿವ್ ಆಸ್ತಿಯಾಗಿದ್ದು , ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಕದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಕಲಿತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಪಾತ್ರಗಳ ಕಾನೂನಿನಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ಆವಿ ಒತ್ತಡವನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಭಾಗದಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡದಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಸಹಜವಾಗಿ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿನ ದ್ರಾವಕದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಕಳೆದುಕೊಳ್ಳಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಇಲ್ಲಿಂದ p1 ಅನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುತ್ತೇವೆ p 1 0 ಮೈನಸ್ x 1 p 1 0 ಇದು p 1 0 1 ಮೈನಸ್ x 1 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು x 1 ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 1 ಮೈನಸ್ x 1 ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಭಾಗವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು p 1 0 x ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ 2 ಬೈನರಿ ಆಹ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ x2 ಎಂಬುದು ಆ ದ್ರಾವಕ ದ್ರಾವಣದ ಆಹ್ ಮೋಲ್ ಭಾಗವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಉಹ್ ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಘಟಕಗಳು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಲಭ್ಯವಿದ್ದರೆ, ಇದು ಎಲ್ಲಾ ದ್ರಾವಣಗಳ ಮೋಲ್ ಭಾಗವಾಗಿದೆ, ಮೂಲತಃ ನಾವು ಮೋಲ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಸಹ ಭಾಗ mponent ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದನ್ನು ಸೇರಿಸಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಇದನ್ನು x2 ಎಂದು ಕರೆಯಲಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ p ನೇರವಾಗಿ x2 ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಡೆಲ್ಟಾ p ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು p1 0 ನಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ x 2 x 2 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುವ ದ್ರಾವಣದ ಮೋಲ್ ಭಾಗ ಮತ್ತು ಈ x 2 ಅನ್ನು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಕಲಿತಿರುವಂತೆ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಒಟ್ಟು ಮೋಲ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ, ಅದು ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್‌ಗಳು ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಆಹ್ ವ್ಯವಕಲನ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ p ಅನ್ನು ಸಹ ಬರೆಯಬಹುದು. ಸಮೀಕರಣವನ್ನು u ಡೆಲ್ಟಾ p ಎಂದು ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಿದ್ದೇವೆ p 1 ಶೂನ್ಯ ಮೈನಸ್ p ಒಂದನ್ನು p 1 0 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಮತ್ತು ಛೇದವನ್ನು ಛೇದವನ್ನು ಕಳೆಯುವುದರಿಂದ ನಾವು n 2 ಅನ್ನು n 1 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ p1 0 ಮೈನಸ್ p1 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿ p1 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಮತ್ತು ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅಜ್ಞಾತ ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸಲು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ಅಹ್ ದ್ರಾವಕವು ಪ್ರಸ್ತುತವಾಗಿದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ಪರಿಹರಿಸುವ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಏನಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ದ್ರಾವಣದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಈ ಕೆಳಗಿನಂತೆ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ n2 ಮೋಲ್ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆ ದ್ರಾವಣದ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು s ನ ತೂಕ ಎಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾಗಿದೆ ಒಲುಟ್ ಅನ್ನು ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿರುವ ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿರುವ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕದ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿರುವ ದ್ರಾವಕದ ಈ ತೂಕದ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ತಿಳಿದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ನಾವು ಈ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಬಳಸಬಹುದು solute ok ವ್ಯಾಯಾಮ ಮಾಡೋಣ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪಠ್ಯಪುಸ್ತಕದಿಂದ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ ಆಹ್ ನಾನು ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಲಿದ್ದೇನೆ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಶುದ್ಧ ಬೆಂಜೀನ್‌ನ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು 0.850 ಬಾರ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಬ್ಯಾಂಡ್ ಜೀನ್‌ಗೆ ನಮಗೆ ಶುದ್ಧವಾದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಶಕ್ತಿಯು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ 0.85 0 ಬಾರ್‌ನಿಂದ 0.85 0 ಬಾರ್‌ಗೆ 0.5 ಗ್ರಾಂ ತೂಕದ ಬಾಷ್ಪಶೀಲವಲ್ಲದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವಲ್ಲದ ಘನವಸ್ತುದಲ್ಲಿ ಸರಿಯಾಗಿದೆ, ಇದು ನಮ್ಮಲ್ಲಿರುವ ದ್ರಾವಣ ಯಾವುದು ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲ, ನಾವು ಈ ದ್ರಾವಣದ 0.5 ಗ್ರಾಂ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಬೆಂಜೀನ್ ಮತ್ತು ಎಷ್ಟು ಬೆಂಜೀನ್ 39 ಗ್ರಾಂ ಬೆಂಜೀನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ಉಹ್ ದ್ರಾವಕದ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಅಜ್ಞಾತ ದ್ರಾವಣವನ್ನು 39 ಗ್ರಾಂ ದ್ರಾವಕದಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಬೆಂಜೀನ್ ಆಗಿರುವುದರಿಂದ ಎಂಜಿನ್ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ನಾವು ತಿಳಿದಿದ್ದೇವೆ ಎಂಜಿನ್ 12 ರಿಂದ 6 ಸಿ6 ಜೊತೆಗೆ h6 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು 6
ಆದ್ದರಿಂದ 78 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ದ್ರಾವಣದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು ನಂತರ ದ್ರಾವಣದ ನಂತರ ದ್ರಾವಣದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡ ಉಹ್ 0.845 ಇದು ಬಾಷ್ಪಶೀಲವಲ್ಲದ ದ್ರಾವಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಕೊಡುಗೆ ಇರುವುದಿಲ್ಲ ದ್ರಾವಕದಿಂದ ಈ ಸಂಪೂರ್ಣ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು ಬೆಂಜೀನ್‌ನಿಂದ ಬರುತ್ತಿದೆ, ಈಗ ನಾವು ಸೂತ್ರವನ್ನು ಇದರ ಮುಂದೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ p 1 0 ಮೈನಸ್ p 1 ಸರಳವಾಗಿ ಪಾಯಿಂಟ್ ಆಹ್ ನಾವು ಇದನ್ನು ಕಳೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು 5 ರಿಂದ 10 ಮೈನಸ್ 3 ಬಾರ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ p p1 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದರೆ ಅದು p1 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು 0.845 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ದ್ರಾವಕದ ತೂಕಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು 0.5 ಗ್ರಾಂ ಅನ್ನು ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 39 ಗ್ರಾಂ ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 78 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಾನು ಈಗ ಈ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಆಹ್ ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆಹ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಗೆ ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಇತರರಿಗೆ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ತರುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು 0.845 ಅನ್ನು 0.005 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಿದ್ದೇನೆ ಆಹ್ ಮತ್ತು ಅದು ನನಗೆ ಮೋಲ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಪರಿಚಿತ ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಕೇವಲ 169 ಗ್ರಾಂ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೆಲವು ಅಪರಿಚಿತ ಶುದ್ಧ ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅಜ್ಞಾತ ದ್ರಾವಣದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಲು ನಾವು ಆವಿಯ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಈ ಇಳಿಕೆಯನ್ನು ಬಳಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅದು ಏನೆಂದು ತಿಳಿಯಲು ನಾವು ಬಯಸುತ್ತೇವೆ. ತಿಳಿದಿರುವ ದ್ರಾವಕವನ್ನು ಕರಗಿಸುವ ದ್ರಾವಕವನ್ನು ನಾವು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು, ಅದರಲ್ಲಿ ಅದು ಕರಗಬಲ್ಲದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ದ್ರಾವಕದಲ್ಲಿ ಈ ಅಜ್ಞಾತ ದ್ರಾವಕದ ಕೆಲವು ತಿಳಿದಿರುವ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಕರಗಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದಾದರೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ನಾವು ತಿಳಿಯಬಹುದು ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕ ಮತ್ತು ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸರಿಯಾಗಿರಬಹುದು ಎಂಬುದರ ಕುರಿತು ಕೆಲವು ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ನಿಮಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಸರಿ ಸರಿ ಮುಂದಿನ ವಿಷಯ ನಾವು ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವಿನ ಎತ್ತರವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಾನು ಹಂತದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಲು ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯವನ್ನು ಕಳೆಯಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಒಂದು ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕದ ಸರಿ ಸರಿ ನನ್ನ ಹತ್ತಿರ ಮುಚ್ಚಿದ ಫ್ಲಾಸ್ಕ್ ಇದೆಯೇ ಎಂದು ನೋಡೋಣ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಸ್ಥಳಾಂತರಿಸಲಾಗಿದೆ ಅಲ್ಲಿ ಏನೂ ಇಲ್ಲ ಇದು ಶುದ್ಧವಾದ ಉತ್ತಮ ನಿರ್ವಾತವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದರಲ್ಲಿ ನಾನು ಕೆಲವು ದ್ರಾವಕವನ್ನು ಪರಿಚಯಿಸಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ದ್ರಾವಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಈ ದ್ರಾವಕವು ಸರಿಯಾಗಿ ಆವಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾವು ಹಿಂದಿನ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಕಲಿತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ದ್ರುವ ಹಂತದಿಂದ ಆವಿಯಾದ ದ್ರಾವಕವು ಈ ಆವಿಯ ಹಂತಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ದ್ರುವ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಸಂಯುಕ್ತ ಎ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ ಎಂದು ನಾವು ಕಲಿತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅನಿಲ ಹಂತಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಸಮತೋಲನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸಮತೋಲನವನ್ನು ತಲುಪುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಈ ದ್ರುವದ ಮೇಲ್ಮೈಯಲ್ಲಿ ಈ ಅನಿಲವು ಬೀರುವ ಒತ್ತಡ ಏನೇ ಇರಲಿ, ಈ ಪಾತ್ರೆಯಲ್ಲಿ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡ ಸರಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೇವಲ ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕವನ್ನು ಮಾತ್ರ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಖಾಲಿ ಫ್ಲಾಸ್ಕನಿಂದ ಖಾಲಿಯಾದ ಫ್ಲಾಸ್ಕ್‌ನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕ ಮತ್ತು ದ್ರುವ ದ್ರಾವಕದ ಮೇಲಿನ ಈ ಎಲ್ಲಾ ಒತ್ತಡವು ತನ್ನದೇ ಆದ ಆವಿಯಿಂದ ಉಂಟಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದರೆ ಇದನ್ನು ನಿಖರವಾಗಿ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ನಾನು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತಿರುವುದರಿಂದ ನಾನು ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ಸ್ವಲ್ಪ ಶಾಖವನ್ನು ನೀಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇನೆ ಸಹಜವಾಗಿ ಅಣು ದ್ರಾವಕ ದ್ರಾವಕ ಅಣು ದ್ರುವ ಹಂತದಿಂದ g ಗೆ ತಪ್ಪಿಸಿಕೊಳ್ಳುವ ಪ್ರವೃತ್ತಿ ಇರುತ್ತದೆ ಏಸಿಯಸ್ ಹಂತ ಮತ್ತು ಪ್ರತಿ ಬಾರಿಯೂ ನಾವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಿದಂತೆ ಹೊಸ ಕ್ರಿಯಾತ್ಮಕ ಸಮತೋಲನ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು ಹೆಚ್ಚುತ್ತಲೇ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ದ್ರುವದ ಮೇಲೆ ದ್ರಾವಕ ಆವಿಯಿಂದ ಉಂಟಾಗುವ ಈ ಒತ್ತಡದ ಒತ್ತಡದ ವಿರುದ್ಧ ನಾನು ಸರಳವಾಗಿ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಯೋಜಿಸಿದರೆ ನಂತರ ನಾನು 'm ಈ ರೀತಿಯ aa ವಿಶಿಷ್ಟ ವಕ್ರರೇಖೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾದಂತೆ ಒತ್ತಡವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಒಂದು ಹಂತದಲ್ಲಿ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ಹಂತದ ಕೆಳಗೆ ಆಹ್ ಈ ಹಂತದ ಕೆಳಗೆ ದ್ರುವವು ಹೆಪ್ಪುಗಟ್ಟುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಘನದ ನಡುವಿನ ಆವಿ ಮತ್ತು ವಕ್ರರೇಖೆಯ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅನಿಲವು ಘನವಲ್ಲ ಮತ್ತು ಇದೀಗ ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕಕ್ಕೆ ಕರ್ವ್ ಆಗಿದೆ, ಈಗ ನಾನು ಇದಕ್ಕೆ ಸ್ವಲ್ಪ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಮತ್ತೆ ಅದೇ ಪ್ರಯೋಗವನ್ನು ಮಾಡಲಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಅಳೆಯಲು ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಉಹ್ ದ್ರಾವಣದ ಮೇಲೆ ದ್ರಾವಕ ಅಣುವಿನಿಂದ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಆಹ್ ನಾನು ಸೇರಿಸಿದ ದ್ರಾವಕವು ಬಾಷ್ಪಶೀಲವಲ್ಲದ ಕಾರಣ ಅದು ಆವಿಯ ಒತ್ತಡಕ್ಕೆ ಅಥವಾ ದ್ರಾವಣದ ಮೇಲೆ ಬೀರುವ ಒತ್ತಡಕ್ಕೆ ಕೊಡುಗೆ ನೀಡುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಇಲ್ಲ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು ಶುದ್ಧವಾದ ಉಹ್ ದ್ರಾವಕಕ್ಕೆ p 1 0 ಆಗಿದ್ದರೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಇಳಿಕೆಯಾಗಲಿದೆ ಈಗ ಅದು x 1 ah p 1 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾನು ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಈ p 1 ಅನ್ನು ತಾಪಮಾನದ ಕ್ರಿಯೆಯಾಗಿ ರೂಪಿಸಲು ಈ ಪ್ರಮಾಣವು x1 ರಿಂದ ಗುಣಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ರೀತಿಯ ಕರ್ವ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿದ್ದ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕಕ್ಕಾಗಿ ಇದು ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವಾಗಿದೆ , ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ಕೆಲವು ಸೇರಿಸಿದ್ದೇನೆ ದ್ರಾವಕ ಈಗ ಹೊಸ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡ ಇದು ಮತ್ತು ಇದು ಮೂಲತಃ ಡೆಲ್ಟಾ ಆಗಿದ್ದು ನಾವು ಈಗಷ್ಟೇ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಿರುವ ಡೆಲ್ಟಾ p p 1 0 x 2 ಆಗಿದೆ ತಾಪಮಾನ ಹೆಚ್ಚಳವಾಗಿ ಇದು ಡೆಲ್ಟಾ p ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದರೆ ಇದು ಹೋಗುತ್ತದೆ ಡೆಲ್ಟಾ p ಆಗಿರಿ ಈಗ ಸಾಮಾನ್ಯ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಯಾವುದು ಎಂದರೆ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡ p 1 0 1 atm ಗೆ ಸಮಾನವಾದಾಗ ನಾನು ಈ ಪಾತ್ರೆಯನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವಿನಲ್ಲಿ 1 atm ನಲ್ಲಿ ತೆರೆದಿದ್ದರೆ ಬಾಹ್ಯ ಒತ್ತಡ ಮತ್ತು ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಸರಳವಾಗಿ ಕುದಿಯುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ಎಲ್ಲವೂ ಇದು ಕುದಿಯುವಿಕೆಯನ್ನು ಘನೀಕರಿಸುತ್ತಲೇ ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಆಹ್ ಅನಿಲದ ಅಣುವು ತಪ್ಪಿಸಿಕೊಳ್ಳುತ್ತಲೇ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಂಪೂರ್ಣ ಕುದಿಯುವಿಕೆಯು ಇರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎಲ್ಲವೂ ಸರಿಯಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಎಟಿಎಂ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವಾಗಿದೆ ನಾನು ಈ ಅಂಕಿಅಂಶವನ್ನು ಸ್ವಲ್ಪ ಸ್ವಚ್ಛಗೊಳಿಸುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಎಟಿಎಂ ಈ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಮತ್ತು ಈ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು 180 ಮಿಮೀ ಮತ್ತು ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಸರಿ ಈಗ ಸಾಮಾನ್ಯ ಏನಾಗಬಹುದು ಬಾಲ್ ಆಹ್ ದ್ರಾವಣದ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಇದು ದ್ರಾವಣದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡದ ಕರ್ವ್‌ನ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವಾಗಿದೆ ಈಗ ಈ ವಕ್ರರೇಖೆಯು ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ 1 ಎಟಿಎಮ್‌ನ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ದ್ರಾವಣದ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ನಮ್ಮ ಸೋಲು ದ್ರಾವಕ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈ ವ್ಯತ್ಯಾಸ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ಎಂಬುದು ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವಿನ ಆಹ್ ಹೆಚ್ಚಳವಾಗಿದೆ ಉಹ್ ರೆಸ್ಪ ಜೊತೆಗೆ ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ದ್ರಾವಣದ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುತ್ತದೆ ಈ ವಕ್ರರೇಖೆಯನ್ನು ಗಮನಿಸಲು ನಾನು ಈ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಸರಿಯಾಗಿ ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈ ವಕ್ರರೇಖೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಅದು p10 ಮತ್ತು ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಭಾಗದ ಮೋಲ್ ಭಾಗವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ವಕ್ರರೇಖೆಯು ದ್ರಾವಕದ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾದಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುವುದಿಲ್ಲ. t ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಈ ವಕ್ರರೇಖೆಯ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಈ ವಕ್ರರೇಖೆಯ ಇಳಿಜಾರು ಮತ್ತು ಮತ್ತು ಈ ಸಾಂದ್ರತೆಯು x1 ಅಥವಾ x2 x1 ಮತ್ತು x 2 ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ x 2 ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ ಇದು 1 ಮೈನಸ್ x 1 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಆಹ್ ಅಲ್ಲ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಿರುವಂತೆ ಈ ಡೆಲ್ಟಾ t ಗುಣಲಕ್ಷಣವು ಕೇವಲ ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅನುಪಾತದ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು kb ah ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಮೂಲತಃ ಮೋಲಾರ್ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಎತ್ತರದ ಸ್ಥಿರ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಸ್ಥಿರತೆಯು ದ್ರಾವಕದ ಮೇಲೆ ಅಲ್ಲದ ದ್ರಾವಕದ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ. ಆ ಅಂಕಿ ಅಂಶದಿಂದ ಅದು ತುಂಬಾ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಈ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ಅಜ್ಞಾತ ದ್ರಾವಕ ಸ್ಥಿರಾಂಕದ ಕೆಬಿ ದ್ರಾವಕಕ್ಕೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಸಹ ಬಳಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇದನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಪ್ರಯತ್ನಿಸೋಣ ಮತ್ತು ಇದು ಆಹ್ ದ್ರಾವಣದ ಮೊಲಾಲಿಟಿಯಾಗಿದೆ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಸರಿ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಮಾಡೋಣ ಸರಿ ಇಲ್ಲಿ ನಾನು ಓದಿದ್ದೇನೆ 18 ಗ್ರಾಂ ಗ್ಲುಕೋಸ್ 18 ಗ್ರಾಂ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ c6h12o6 ಒಂದು ಕೆಜಿ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ 1 ಕೆಜಿ ನೀರಿನಲ್ಲಿ 1 ಕೆಜಿ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ಯಾವ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಯಾವ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಕುದಿಯುವ ನೀರು ಒಂದು ಹಂತದಲ್ಲಿ ಕುದಿಯುತ್ತದೆ ನೀರಿಗಾಗಿ ಶೂನ್ಯ ಒಂದು ಮೂರು ಬಾರ್ ಮತ್ತು ಕೆಬಿ ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು 2
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ನಮಗೆ ಕೇಳಿದಾಗ ಕೆಬಿ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚಿನ ಮೊಲಾಲಿಟಿ ಕೆಬಿಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿಯೇ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಮೊಲಾಲಿಟಿಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕಾಗಿದೆ ಮೊಲಾಲಿಟಿ ಮೊಲಾಲಿಟಿಯ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನ ಏನು ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್‌ಗಳ ಮೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಕೆಜಿಯಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ನನಗೆ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್‌ಗಳು ಬೇಕು ನನಗೆ 18 ಗ್ರಾಂ ಗ್ಲೂಕೋಸ್‌ನ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ

ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಆಹ್ 72 ಪ್ಲಸ್ 12 ಪ್ಲಸ್ ಆಹ್ 96 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರು ಎಂಟು ಹತ್ತು ಒಂದು ಹತ್ತು ಹನ್ನೊಂದು ಎಂಟು ಒಂದು ಎಂಬತ್ತನ್ನು ಆಹ್ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಅದು ನೀರು ಮತ್ತು ನಾವು ಒಂದು ಕೆಜಿಯನ್ನು ನೀಡಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೇವಲ 0.1 ಮೊಲಾಲ್ ದ್ರಾವಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನಾನು ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಮಾಡಬಹುದು ನನ್ನ ಬಳಿ ಕೆಬಿ ಇದೆ d ನಾನು ಡೆಲ್ಟಾ t ಅನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ t ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಆಗಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಐದು ಎರಡು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ನೀರು ನೂರು ಡಿಗ್ರಿಯಲ್ಲಿ ಕುದಿಯುತ್ತಿದೆ ಈಗ ಅದು 100.052 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ನಲ್ಲಿ ಕುದಿಯುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ನೀಡಿದ್ದೇವೆ ಗ್ಲುಕೋಸ್‌ನ ಕುರಿತ ಮಾಹಿತಿಯು ನಮಗೆ ದ್ರಾವಕದ ಬಗ್ಗೆ ತಿಳಿದಿಲ್ಲದಿದ್ದರೆ ನಾವು ಕೆಲವು ಅಜ್ಞಾತ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಕರಗಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ ನಂತರ ನಾವು ಅದೇ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಆಹ್ ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಸರಿ ನಾವು ಒಂದು ವ್ಯಾಯಾಮ ಮಾಡೋಣ ಸರಿ ಬೆಂಜೀನ್‌ನ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು 353.23 ಕೆಲ್ವಿನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ಬೆಂಜೀನ್‌ನ ಸಾಮಾನ್ಯ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ , ಅದು 353.23 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಶೂನ್ಯ ಗ್ರಾಂ ಒಂದು ಉಹ್ ಬಾಷ್ಪಶೀಲವಲ್ಲದ ದ್ರಾವಕವು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಶೂನ್ಯ ಗ್ರಾಂ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವು 90 ಗ್ರಾಂ ಬೆಂಜೀನ್ 90 ಗ್ರಾಂ ಬಾಳೆಹಣ್ಣುಗಳಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ. ದ್ರಾವಕವಾಗಿದೆ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವನ್ನು 354 0.11 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಹೆಚ್ಚಿಸಲಾಗಿದೆ 0.11 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಬೆಂಜೀನ್‌ಗೆ ದ್ರಾವಕ ಕೆಬಿಯ ಮೋಲಾರ್ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿ ಬೆಂಜೀನ್‌ಗೆ ಈ ಸ್ಥಿರಾಂಕವನ್ನು ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಮೂರು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಕೆಜಿ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮಾಹಿತಿಯು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ನೋಡಿದ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಬಳಸಲಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ಕೆಬಿ ಎಂಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಸರಿ, ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ಅನ್ನು ಈಗಾಗಲೇ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೋಡೋಣ, ಅಂದರೆ ನಮಗೆ ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕದ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆಯೇ ಅದು ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವಾಗಿದೆ ಪರಿಹಾರದ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ t ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಸರಳವಾಗಿ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಾಗಿದೆ ಡೆಲ್ಟಾ t ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಎಂಟು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು kb kb ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 2.53 ಅನ್ನು ಮೊಲಾಲಿಟಿಯಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಮೊಲಾರಿಟಿಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಮೊಲಾರಿಟಿಯ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವು ದ್ರಾವಣದ ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ ಕೆಜಿಯಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಸರಿ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಲು ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವು 1.80 ಗ್ರಾಂ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಅದು ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 90 ಗ್ರಾಂ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಅದನ್ನು ಕೆಜಿಯಲ್ಲಿ ಬಳಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 1000 ಈಗ ನಾವು ಈ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನಮ್ಮ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮೀಕರಣವು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂಟು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಮೂರು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಸೊನ್ನೆಯನ್ನು ಸಾವಿರಕ್ಕೆ ತೊಂಬತ್ತರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕಕ್ಕೆ ನಾವು ಇದನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು 2.53 ರಿಂದ 1.80 ರಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ 1000 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 90 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 0.88 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 57.2 ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 57.57.5 ಮೋಲ್ಗಳನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಗ್ರಾಂ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ನ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ನಾವು ಈ ಅಜ್ಞಾತ ದ್ರಾವಣದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಸರಿ , ಈ ವಿಷಯದ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಲಿರುವ ಮುಂದಿನ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದುವಿನ ಖಿನ್ನತೆ, ನಾವು ಎತ್ತರ ಅಥವಾ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವಂತೆಯೇ ನಾವು ಖಿನ್ನತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನಾನು ಸರಿ ಎಂದು ಚಿತ್ರಿಸಿದ ಅದೇ ರೇಖಾಚಿತ್ರದಿಂದ ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೆಲವು ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ದ್ರವ ಮತ್ತು ಆವಿಯ ನಡುವಿನ ಹಂತದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಕೆಳಗೆ ನಾವು ಘನ ಮತ್ತು ಹಂತದ ರೇಖಾಚಿತ್ರಕ್ಕಾಗಿ ಒಂದು ಹಂತದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಊಹೆ ಮತ್ತು ಸಹಜವಾಗಿ ನಾವು ಘನ ಮತ್ತು ದ್ರವದ ನಡುವಿನ ಹಂತದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಾನು ಈ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತಾ ಹೋದರೆ ಘನ ಅಥವಾ ದ್ರವವು ಫ್ರೀಜ್ ಆಗುತ್ತದೆ ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ದಿಕ್ಕಿನ ಉಷ್ಣತೆಯು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರವವು ಹೆಪ್ಪುಗಟ್ಟುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವಾಗಿದೆ, ಈಗ ನಾನು ಮೊದಲೇ ಯೋಜಿಸಿದಂತೆ ಪರಿಹಾರಕ್ಕಾಗಿ ಕರ್ವ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ವಕ್ರರೇಖೆಯು ಈ ರೀತಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ ಇದು ಕುದಿಯುತ್ತಿತ್ತು ಒಂದು ಎಟಿಎಂ ಲೈನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕುದಿಯುವ ಹಂತವಾಗಿದೆ, ಇದು ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವಿನ ಬದಲಾವಣೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಲಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದುವಾಗಿತ್ತು ಮತ್ತು ಇದು ಇದರ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದುವಾಗಿದೆ ಪರಿಹಾರ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ಈ ಸರಿಯಾದ ಆಹ್ ಈ ರೇಖೆಯು ದ್ರಾವಕದ ಆಸ್ತಿಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿಲ್ಲ ಇದು ಏಕಾಗ್ರತೆ ಮತ್ತು ಈ ರೇಖೆಯ ಮೇಲೆ ಮಾತ್ರ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಈ ರೇಖೆಯ ವಕ್ರತೆಯ ಮೇಲೆ ಎಷ್ಟು ಬದಲಾವಣೆಯು ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಸರಿ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ನಾವು ಇದೇ ರೀತಿಯ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಅದು ಡೆಲ್ಟಾ tf ಆಗಿದೆ kf ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪರಿಹಾರದ ಮೊಲಾಲಿಟಿಯಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಸರಿ ಅಲ್ಲಿ kf ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದು ಖಿನ್ನತೆಯ ಸ್ಥಿರ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ಇದು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಆಹ್ ಅದೇ ರೀತಿಯ ಸೂತ್ರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ತುಂಬಾ ಇಮ್ ಆಗಿದೆ ಧ್ರುವ ಪ್ರದೇಶದಲ್ಲಿನ ಜಲಚರಗಳಿಗೆ ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದುದು, ಅಲ್ಲಿ ತಾಪಮಾನವು ಘನೀಕರಿಸುವ ಹಂತಕ್ಕಿಂತ ಹಲವು ಡಿಗ್ರಿಗಳಷ್ಟು ಕೆಳಕ್ಕೆ ಹೋಗಬಹುದು , ಸಮುದ್ರದ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಉಪ್ಪು ಹೆಚ್ಚಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದಾಗಿ ನೀರು ಹೆಪ್ಪುಗಟ್ಟುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಅದು ಆಹ್ ಜೀವನದಲ್ಲಿ ಹಣದಂತಹ ಜಲಚರಗಳು ನಾವು ಮಾಡಬಹುದಾದ ಅದೇ ರೀತಿಯ ಸೂತ್ರೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಸರಿಯಾಗಿ ಬದುಕಲು ಕಾರಣ ಮತ್ತು ಸಹಜವಾಗಿ kf ಮತ್ತು kb ಈ ವಕ್ರರೇಖೆಯ ಆಸ್ತಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದ ಈ ವಕ್ರರೇಖೆಯ ಆಸ್ತಿಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದೆ k ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ಅದು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ ಈ ವಕ್ರರೇಖೆಯ kb ಯ ವಕ್ರತೆಯು ಈ ವಕ್ರತೆಯ ವಕ್ರತೆಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ವಕ್ರತೆಯು ಈ ವಕ್ರತೆಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿದೆ ಈ ವಕ್ರತೆಯ ಘನೀಕರಿಸುವ ವಕ್ರತೆಯ ಎಂಥಾಲ್ಪಿಯು ಆವಿಯಾಗುವಿಕೆಯ ಎಂಥಾಲ್ಪಿಯ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು kb ಮತ್ತು kf ಗಳು kb ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದಾದ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಅನಿಲ ಸ್ಥಿರಾಂಕವನ್ನು ಆಹ್ ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಚೌಕದಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಸಾವಿರದಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಆವಿಯಾಗುವಿಕೆಯ ಎಂಥಾಲ್ಪಿಯಿಂದ ಗುಣಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದೇ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ನಾನು ಕೆಎಫ್ ಅನ್ನು ಆರ್ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು s ನ ಮೋಲಾರ್ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಗೆ ಘನೀಭವಿಸುವ ಬಿಂದುವಿನಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಚದರಕ್ಕೆ ಸಾವಿರದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಡೆಲ್ಟಾದ ಎಂಥಾಲ್ಪಿ ಆಹ್ ಸಮ್ಮಿಳನ ಸರಿ ಸರಿ ಈ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ಕೆಲವು ವ್ಯಾಯಾಮ ಮಾಡೋಣ ಸರಿ ಉದಾಹರಣೆ ಈ ಕೆಳಗಿನಂತೆ 40 ಗ್ರಾಂ ಎಥಿಲೀನ್ ಗ್ಲೈಕಾಲ್ ಅನ್ನು 600 ಗ್ರಾಂ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಬೆರೆಸಿ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದುವಿನ ಖಿನ್ನತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿ ದ್ರಾವಣದ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 45 ಗ್ರಾಂ ಎಥಿಲೀನ್ ಗ್ಲೈಕಾಲ್ 45 ಗ್ರಾಂ ಎಥಿಲೀನ್ ಗ್ಲೈಕಾಲ್ ಅನ್ನು ಕರಗಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅದು c2h6 o2 600 ಗ್ರಾಂ ನೀರಿನಲ್ಲಿ 600 ಗ್ರಾಂ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಅವನು ಡೆಲ್ಟಾ tf ಮತ್ತು tf ಗೆ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದುವಿನ ಬದಲಾವಣೆ ಮತ್ತು ಏನು ಎಂದು ಕೇಳುತ್ತಾನೆ ಈ ಪರಿಹಾರದ ಘನೀಕರಣದ ಬಿಂದುವಿಗೆ ಹೋಗುವುದು ಸರಿ ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಲು ನಮಗೆ kf ಬೇಕು ಮತ್ತು ನಮಗೆ ನೀರಿಗಾಗಿ kf ಬೇಕು ಏಕೆಂದರೆ ನಮಗೆ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದು ah ನಿರಂತರ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದು ಖಿನ್ನತೆಯ ಸ್ಥಿರತೆ ದ್ರಾವಕಕ್ಕಾಗಿ ah ಗೆ ಮಾತ್ರ ಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು tf ನಲ್ಲಿ ಡೆಲ್ಟಾ ಆಗಿದೆ ಕ್ಷಮಿಸಿ kf ನೀರಿಗೆ 1.86 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಕೆಜಿ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾನು ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ t ನಾವು ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿಎಫ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕಾಗಿದೆ ಅದು ಈ ಸ್ಥಿರ m ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮೋಲಾರ್ ಮೋಲಾಲ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದ ಗುಣಿಸಲಾಗುವುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಮೋಲಾರ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಮತ್ತೆ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನದ ಪ್ರಕಾರ ಮೋಲ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ 45 ಗ್ರಾಂ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು 24 ಪ್ಲಸ್ 6 ಜೊತೆಗೆ 32 36 62 ಆಗಿದೆ ಇದು ಆಹ್ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಕೆಜಿಯಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು 0.6 ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಿದರೆ 45 ಅನ್ನು 62 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 0.6 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದರೆ ನಾನು ಸರಿಯಾಗುತ್ತೇನೆ ಅಥವಾ ನಾನು ಇದನ್ನು 1.2 ಆಗಿ ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಇದು 1.86 ಮತ್ತು 1.2 ರ ಈ ಸಮೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು 2.2 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಎಂದು ಅಂತಿಮ ಉತ್ತರವನ್ನು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ದ್ರಾವಣದ ಘನೀಕರಿಸುವ ಆಹ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಏನಾಗಲಿದೆ ಎಂಬುದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ನೀರು ಶೂನ್ಯ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ನಲ್ಲಿ ಹೆಪ್ಪುಗಟ್ಟುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಹೀಗೆ ದ್ರಾವಣವು ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎರಡು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಹೆಪ್ಪುಗಟ್ಟುತ್ತದೆ ಸರಿ ಇನ್ನೊಂದು ವ್ಯಾಯಾಮ ಮಾಡೋಣ ಸರಿ 50 ಗ್ರಾಂ ಬೆಂಜೀನ್‌ನಲ್ಲಿ ಕರಗಿದ ಒಂದು ಗ್ರಾಂ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಅಲ್ಲದ ದ್ರಾವಕವನ್ನು ನಾನು ಓದುತ್ತೇನೆ ಬೆಂಜೀನ್‌ನ ಘನೀಕರಣ ಬಿಂದುವನ್ನು ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ನಾಲ್ಕು ಶೂನ್ಯ ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಿಂದ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಬೆಂಜೀನ್ ದ್ರಾವಕವಾಗಿದೆ ಎ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ನಾಲ್ಕು ಮತ್ತು ದ್ರಾವಕದ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯ ಗ್ರಾಂ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 50 ಗ್ರಾಂ ಬೆಂಜೀನ್‌ನಲ್ಲಿ ಕರಗುವ ಎಲೆಕ್ಟ್ರೋಲೈಟ್ ಅಲ್ಲದ ಒಂದು ಗ್ರಾಂ ಕರಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯು 50 ಗ್ರಾಂ ಆಗಿದ್ದು, ಬೆಂಜೀನ್‌ಗೆ ಘನೀಕರಿಸುವ ಸಸ್ಯ ಖಿನ್ನತೆ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ 5.12 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಕೆಜಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ tf ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಅದು ಮೋಲ್‌ಗೆ 5.12 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಕೆಜಿ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲಾರ್ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಹುಡುಕಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮತ್ತೆ ಅದೇ ಸೂತ್ರಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಅದು ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ನಾಲ್ಕು ಕೆಎಫ್ ಅನ್ನು ಐದು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಎರಡು ಮತ್ತು ನಮಗೆ ಮೊಲಾಲಿಟಿ ಬೇಕು, ಮೋಲಾಲಿಟಿ ಮತ್ತೆ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ಒಂದು ಗ್ರಾಂ ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ಕೆಜಿಯಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಭಾಗಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಐದು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸಂಬಂಧವನ್ನು ಇಲ್ಲಿಯೇ ಬಳಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು 5.12 ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು 0.05 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ g ಬಿಂದುವನ್ನು 0.4 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉತ್ತರವು 256 ಆಗಿರುತ್ತದೆ.

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಜ್ಞಾತ ದ್ರಾವಣದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕ 256 ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೋಡೋಣ ಪಠ್ಯ ಸಮಸ್ಯೆಯಿಂದ ಇನ್ನೂ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗಳನ್ನು ಮಾಡಿ ಸರಿ 298 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿನ ಶುದ್ಧ ನೀರಿನ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡದ ಪ್ರಶ್ನೆಯನ್ನು ನಾನು ಓದುತ್ತೇನೆ 23.8 ಮಿಲಿಮೀಟರ್ ಅಂಚು 50 ಗ್ರಾಂ 850 ಗ್ರಾಂ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿದ ಯೂರಿಯಾದ 50 ಗ್ರಾಂ ಶುದ್ಧವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿ ಪರಿಹಾರಕ್ಕಾಗಿ ನೀರಿನ ಆವಿ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿ ಮತ್ತು ಅದರ ತುಲನಾತ್ಮಕವಾಗಿ ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವುದು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ 290 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಶುದ್ಧ ನೀರಿನ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ p10 23.8 ಮಿಲಿಮೀಟರ್ ಅಂಚಿನ ಐವತ್ತು ಗ್ರಾಂ ಯೂರಿಯಾವನ್ನು ಕರಗಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕವು ಯೂರಿಯಾ ಆಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಯೂರಿಯಾದ ತೂಕವು 50 ಗ್ರಾಂ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಮಗೆ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಯೂರಿಯಾದ ಯೂರಿಯಾ ಆಣ್ವಿಕ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಬರೆಯಲು ns2co ಮತ್ತು s2

ಆದ್ದರಿಂದ 50 ಗ್ರಾಂ ದ್ರಾವಕವನ್ನು 850 ಗ್ರಾಂ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸುವ ಈ ದ್ರಾವಕವು ಮೊದಲು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುವ ಮತ್ತು ಸಾಪೇಕ್ಷ ಲೋಡ್ ಡೆಲ್ಟಾ p ಅನ್ನು p ಒಂದು ಶೂನ್ಯದಿಂದ ಕೇಳುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಿರುವ ಸೂತ್ರವನ್ನು ನಾವು ಬಳಸಲಿದ್ದೇವೆ ಚರ್ಚಿಸಿದ ಡೆಲ್ಟಾ p p 1 0 x 2 ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ p 1 0 ಅನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ 23.8 ಅನ್ನು x 2 ಮೋಲ್ ಭಾಗಕ್ಕೆ ದ್ರಾವಕಕ್ಕಾಗಿ ಮೋಲ್ ಭಿನ್ನರಾಶಿ x 2 ಮತ್ತು 2 ಅನ್ನು n1 ಜೊತೆಗೆ n2 ಭಾಗಿಸಿ ಮತ್ತು ನಾವು n2 ಅನ್ನು ನಿರ್ಲಕ್ಷಿಸಬಹುದು n1 ಗೆ ನಾವು ಒಂದು ನಿಮಿಷದಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ n2 ಹೋಗುತ್ತದೆ 50 ಗ್ರಾಂ ಅನ್ನು ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ಅದು 14 ರಿಂದ 16 16 32 48 12 60 ಅರವತ್ತು ಸರಿ ಮತ್ತು n ಒಂದು ನಾವು ಎಂಟು ಐವತ್ತನ್ನು 18 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದ್ದೇವೆ.

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಿಸುಮಾರು 1 ರ ಕ್ರಮವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಸರಿಸುಮಾರು ಕ್ರಮವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡಬಹುದು ಸುಮಾರು 50.

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು n1 ಗೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ n2 ಅನ್ನು ನಿರ್ಲಕ್ಷಿಸಿದರೆ ನಾನು 50 ಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಕೆಲವು ಪ್ರಮಾಣ 1 ಅನ್ನು ನಿರ್ಲಕ್ಷಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ.

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಿಸುಮಾರು 2 ಪ್ರತಿಶತ ದೋಷವಾಗಿದ್ದು, ನಾನು ತಯಾರಿಕೆಗಾಗಿ ನಿರ್ಲಕ್ಷಿಸಬೇಕಾಗಿಲ್ಲದಿದ್ದರೂ ಸಹ ಇದು ಸ್ವೀಕಾರಾರ್ಹವಾಗಿದೆ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರವನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ನಾವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಆ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ನಿರ್ಲಕ್ಷಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ x ಎರಡು ಐವತ್ತು ಮತ್ತು ಎರಡು ಐವತ್ತರಿಂದ ಅರವತ್ತರಿಂದ ಎಂಭತ್ತೆಂಟು ಎಂಭತ್ತೆಂಟು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು ಇಲ್ಲಿಯೇ ಐವತ್ತರಿಂದ ಹದಿನೆಂಟರಿಂದ 60 ರಿಂದ 850 ವರೆಗೆ ಇಡುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಲ್ಕುಲೇಟರ್ ಅನ್ನು ಬಳಸೋಣ ಮತ್ತು ನಾವು ಮೂರು ಎಷ್ಟು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡೋಣ . ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು ಪಾಯಿಂಟ್ ನಾಲ್ಕು ಎರಡು ಮತ್ತು ಈಗ ಈ ಪ್ರಮಾಣವು x2 ಅನ್ನು ಹೊರತುಪಡಿಸಿ ಬೇರೇನೂ ಅಲ್ಲ ,
ಆದ್ದರಿಂದ x2 ಅನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಸುಲಭವಾಗಿ ನಿಭಾಯಿಸಬಹುದು ಸರಿ ಮುಂದಿನ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಪ್ರಯತ್ನಿಸೋಣ ಸರಿ ನಾನು ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಓದುತ್ತೇನೆ ಇದು ಪಠ್ಯದ ಪ್ರಶ್ನೆಯಲ್ಲಿದೆ ಉಹ್ 2.10 ನೀರಿನ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು 750 ಮಿಲಿಮೀಟರ್ ಎಚ್‌ಜಿ 99.63 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಆಗಿದೆ 500 ಗ್ರಾಂ ನೀರಿಗೆ ಎಷ್ಟು ಕ್ರಾಸ್ ಸೇರಿಸಬೇಕು ಅಂದರೆ ಅದು 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಕುದಿಯುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವಿನ ಎತ್ತರದ ಸಮಸ್ಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಶುದ್ಧ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ದ್ರಾವಕವನ್ನು 150 ಮಿಲಿಮೀಟರ್ ಅಂಚಿನಲ್ಲಿ 99.63 99.63 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಎಂದು ನೀಡಲಾಗಿದೆ , ಸಹಜವಾಗಿ, ಈ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವು ಹೇಗೆ ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ಆಶ್ಚರ್ಯವಾಗಬಹುದು . ಕಡಿಮೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಅದು ಯಾವುದೋ ಒಂದು ಕಾರಣದಿಂದಾಗಿ 1 ಎಟಿಎಮ್‌ನಲ್ಲಿನ ಬಾಹ್ಯ ಒತ್ತಡವು ಸಾಮಾನ್ಯ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಒಂದು ಎಟಿಎಮ್‌ನಲ್ಲಿ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ಎಟಿಎಂ ನೀರು ಉಮ್‌ನಲ್ಲಿ 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಕುದಿಯುತ್ತದೆ ಆದರೆ 750 ಮಿಲಿಮೀಟರ್‌ನಲ್ಲಿ ಬಾಹ್ಯ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ನೀರು 99.63 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಕುದಿಯುತ್ತದೆ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಂತರ ಎಷ್ಟು ಸುಕ್ರೋಸ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 500 ಗ್ರಾಂ ನೀರಿಗೆ ಸುಕ್ರೋಸ್ ಅನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಅದು 500 ಗ್ರಾಂ ನೀರು ಅಂದರೆ ಅದು 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಯಲ್ಲಿ ಕುದಿಯುತ್ತದೆ ಗ್ರೇಡ್
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪರಿಚಿತ ಸೂತ್ರವನ್ನು ಬಳಸಲಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ಕೆಬಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮೊಲಾಲಿಟಿಯಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಸಹಜವಾಗಿ kb ಅನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯ ಆಹ್ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವಿನಲ್ಲಿ ಪಟ್ಟಿಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು kb ಅನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಇದು ತಾಪಮಾನದ ಕಾರ್ಯವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಆಶ್ಚರ್ಯಪಡುವುದಿಲ್ಲ ಆಹ್ ನಾವು ಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ ನಾವು ಅದರ ಬಗ್ಗೆ ಆಶ್ಚರ್ಯಪಡುವುದಿಲ್ಲ ಏಕೆಂದರೆ ಇದು 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗೆ ಸಾಕಷ್ಟು ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆಗೆ ಮತ್ತು ಯಾವಾಗ ಕೆಬಿ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸುತ್ತೇವೆ ತಾಪಮಾನ 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ t
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ t ಅನ್ನು ಇಲ್ಲಿಯೇ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ದ್ರಾವಣದ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುವಿನ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ದ್ರಾವಕದ ಮೈನಸ್ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ನನಗೆ ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು ನನಗೆ ಡೆಲ್ಟಾ t ನೀಡುತ್ತದೆ ಅದು 0.37 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಅಥವಾ ಕೆಲ್ವಿನ್ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ನೀರಿಗೆ ಕೆಬಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಒಂದು ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ಪಟ್ಟಿಮಾಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬಹುದು kb ನೀರಿಗಾಗಿ 0.52 0.52 ಮತ್ತು ನಾನು ಮೊಲಲಿಟಿಯಲ್ಲಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊಲಾಲಿಟಿಯ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವು ಮೊಲಲಿಟಿಯ ನಮ್ಮ abcdemo ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಕ್ಕೆ ಹೋಗೋಣ ಮೊಲಲಿಟಿಯ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಾದ ದ್ರಾವಣದ ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ ಆಹ್ ಸೋಲ್ ನ ವೆಂಟ್
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವನ್ನು 500 ಗ್ರಾಂ ಕೆಜಿ 5.5 ಕೆಜಿ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವನ್ನು ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ನಮಗೆ ಆಹ್ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದ ಅಗತ್ಯವಿದೆ.
ಸುಕ್ರೋಸ್‌ನ ಸುಕ್ರೋಸ್ c 12 h 22 o 11 ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದರ ತೂಕವು 144 ಜೊತೆಗೆ 22 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕ 11 16 ರಿಂದ 11 176 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 4 ರಿಂದ 6 12 1 8 ರಿಂದ 10 14 ah ಮೂರು ಮೂರು ನಲವತ್ತು ಆಹ್ ಎರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವು ಆಹ್ ಡಬ್ಲ್ಯೂ ಎರಡು ನಂತರ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಸರಳವಾಗಿ 342 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಆ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿಯೇ ಇರಿಸಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಅನ್ನು 342 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 342 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಕೆಜಿಯಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವು 0.5 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಾವು ಈ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ w2 ಅನ್ನು 342 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 0.5 ಒಂದು ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ನಾವು ಪರಿಹರಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಉತ್ತರವನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಸರಿ ನಾವು ಕ್ಯಾಲ್ಕುಲೇಟರ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಏಳು ಅನ್ನು 342 ರಿಂದ ಗುಣಿಸಿ 0.5 ರಿಂದ 0.52 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉತ್ತರವು ಸರಿಸುಮಾರು ಬರುತ್ತದೆ 120 ಏಳು ಡ್ರಾ ಸರಿ ಸರಿ ಈಗ ನಾವು ಚ ಅಂತ್ಯದಿಂದ ಕೆಲವು ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ನೋಡೋಣ pter
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಲಿರುವ ಮುಂದಿನ ಸಮಸ್ಯೆ 2.18 ಆಗಿದ್ದು, ನಾನು ಅದನ್ನು ಓದುತ್ತೇನೆ ಬಾಷ್ಪಶೀಲವಲ್ಲದ ದ್ರಾವಕ ಮೋಲಾರ್ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ 40 ಗ್ರಾಂ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿ, ಅದನ್ನು 114 ಗ್ರಾಂ ಆಕ್ಟೇನ್‌ನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಬೇಕು ಮತ್ತು ಅದರ ಉತ್ತಮ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವನ್ನು 80 ಕ್ಕೆ ಇಳಿಸಬೇಕು ಶೇಕಡಾವಾರು ಸರಿ ಬಾಷ್ಪಶೀಲವಲ್ಲದ ದ್ರಾವಕದ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬಾಷ್ಪಶೀಲವಲ್ಲದ ಘನವಸ್ತುವಿನ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಕೇಳುತ್ತೇವೆ, ಅದರ ಮೋಲಾರ್ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಗೆ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ಗೆ 40 ಗ್ರಾಂ ಆಗಿದ್ದು ಅದನ್ನು 114 ಗ್ರಾಂ ಆಕ್ಟೇನ್‌ನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಪಡೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿ ದ್ರಾವಕದ 114 ಗ್ರಾಂ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಕವು ಆಕ್ಟೇನ್ ಆಗಿದ್ದು ಅದು 18 ah ನಲ್ಲಿ c8 ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವನ್ನು 80 ಪ್ರತಿಶತಕ್ಕೆ ತಗ್ಗಿಸಲು ಆಕ್ಟೇನ್ನ ಮೂಲ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು p 1 0 ಆಗಿದ್ದರೆ ದ್ರಾವಣದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು ಅದರ 80 ಪ್ರತಿಶತದಷ್ಟು ಇರಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಮಗೆ ನೀಡಲಾದ ಆಹ್ ಮಾಹಿತಿಯು ಸರಿಯೇ ಎಂಬುದು ರೋಲ್ಸ್ ಕಾನೂನಿನಿಂದ ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ದ್ರಾವಣದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು ಆಹ್ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಭಾಗಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡದಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ x ಒಂದು ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಎಂಟಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಒಂದು d ನಾವು m2 ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕಾಗಿದೆ x1 ನ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವು ಏನೆಂದು ನೋಡೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ x2 x1 ನ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವು x ಘಟಕದ ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ, ಅದು ದ್ರಾವಕವನ್ನು ah n ಒಂದು ಜೊತೆಗೆ n ಎರಡು ಬೈನರಿ ದ್ರಾವಣದಿಂದ ಭಾಗಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಕ ಒಟ್ಟು ಮೋಲ್‌ಗಳ ಮೋಲ್‌ಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ n1 ಮತ್ತು n2 ಬೇಕು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ n2 ನಾವು ಅದನ್ನು ಅಜ್ಞಾತ ಎಂದು ಅಲ್ಲಿಯೇ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು ಅದು m2 ಅನ್ನು 40. 40 ಗ್ರಾಂ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ನಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಣದ ತೂಕವನ್ನು ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಇದರಿಂದ ನನಗೆ ಮೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ನಮಗೆ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದ n1 ಬೇಕು ಮತ್ತು ಅದು 96 ಜೊತೆಗೆ 18 ಓಹ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ n ಒಂದು ಈ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಈ ಸಮೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಇರಿಸಿ ಮತ್ತು ಅದು ಒಂದಾಗಿರುತ್ತದೆ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಜೊತೆಗೆ ಮೀ ಎರಡರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಟಿ ಆಹ್ ಈಗ ಸ್ವಲ್ಪ ಬೀಜಗಣಿತವನ್ನು ಮಾಡುವುದರಿಂದ ಛೇದದಿಂದ ಅಂಶವನ್ನು ಕಳೆಯುವುದರಿಂದ ನಾವು 0.8 ಅನ್ನು 1 ಮೈನಸ್ 0.8 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಒನ್ ಪ್ಲಸ್ ಮೀ ಟು ನಾಲ್ಕು ಟಿ ಮೈನಸ್ ಒಂದನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಎಂಟನ್ನು ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ನಾಲ್ಕು ನಾಲ್ಕು ಸಮ ual to one by m two by four t
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಈಗ m two ಅನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಲು ಸರಳವಾದ ಸಮೀಕರಣವಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಉತ್ತರವು ಕೇವಲ ಹತ್ತು ಗ್ರಾಂ ಸರಿ, ಈ ವಿಭಾಗಕ್ಕೆ ಒಂದು ಕೊನೆಯ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸೋಣ ಸರಿ 2.19 ಮುಂದಿನ ಸಮಸ್ಯೆಯೆಂದರೆ 30 ಗ್ರಾಂ ಬಾಷ್ಪಶೀಲವಲ್ಲದ ದ್ರಾವಣವು ನಿಖರವಾಗಿ 90 ಗ್ರಾಂ ನೀರನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ದ್ರಾವಣವು 298 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ 2.8 ಕಿಲೋ ಪ್ಯಾಸ್ಕಲ್‌ನ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ 18 ಗ್ರಾಂ ನೀರನ್ನು ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೊಸ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು 2.9 ಕಿಲೋ ಪ್ಯಾಸ್ಕಲ್ ಆಗುತ್ತದೆ 298 ಕೆಲ್ವಿನ್ ನೀರಿನ ದ್ರಾವಕ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡದ ಮೋಲಾರ್ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು 298 ಡಿಗ್ರಿ ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನಾವು ಎರಡು ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ಎರಡು ಪರಿಹಾರಗಳೊಂದಿಗೆ ಕೆಲಸ ಮಾಡಬೇಕು ಒಂದು ಪರಿಹಾರವು 90 ಗ್ರಾಂ ನೀರಿನಲ್ಲಿ 30 ಗ್ರಾಂ ಬಾಷ್ಪಶೀಲವಲ್ಲದ ದ್ರಾವಕ ದ್ರಾವಣ 90 ಗ್ರಾಂ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಈ ಪರಿಹಾರಕ್ಕಾಗಿ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವು 2.8 ಕಿಲೋ ಪ್ಯಾಸ್ಕಲ್ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಎರಡನೇ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಎರಡನೆಯ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಈ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ 18 ಗ್ರಾಂ ನೀರನ್ನು ಸೇರಿಸುವ ಮೂಲಕ ತಯಾರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಣದ ಪ್ರಮಾಣವು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಇನ್ನೂ 30 ಗ್ರಾಂ ದ್ರಾವಣವಾಗಿದೆ . 18 ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಲಾಗಿದೆ ಗ್ರಾಂ ನೀರಿನ ಪ್ರಮಾಣವು 108 ಗ್ರಾಂ ನೀರು ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ದ್ರಾವಣವು 2.9 ಕಿಲೋ ಪ್ಯಾಸ್ಕಲ್ನ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ, ಸರಿ ಈಗ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲಾರ್ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿ ಏನು ಎಂದು ಕೇಳುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕ ಮತ್ತು ಅವನು ನೀರಿನ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಕೇಳುತ್ತಾನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆವಿಯ ಒತ್ತಡ ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎರಡು ಅಜ್ಞಾತವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಎರಡು ಪರಿಹಾರಗಳಿಂದ ನಾವು ಎರಡು ಸಮೀಕರಣಗಳನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಮ್ಮ ರೋಲ್ಸ್ ಕಾನೂನು ರೋಲ್ಸ್ ಕಾನೂನು p 1 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ x 1 p 1 0 ಸರಿ ಮತ್ತು x ಒಂದು x ಒಂದು ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ ಒಂದು ಘಟಕವನ್ನು ಒಟ್ಟು ಬೈನರಿ ಸಿಸ್ಟಮ್‌ನಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಕೇವಲ ಎರಡು ಘಟಕಗಳು ಸರಿ ಮತ್ತು ನಮಗೆ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಮಾತ್ರ ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಪರಿವರ್ತಿಸಬೇಕಾಗಿದೆ ಮೋಲ್‌ಗಳಿಗೆ ನೀಡಿದ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ 90 ಗ್ರಾಂ ನೀರು
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರಿನ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು 18 ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಸರಳವಾಗಿ 5 ಮೋಲ್‌ಗಳು
ಆದ್ದರಿಂದ n1 5 ಏನು n2 n2 ಬಗ್ಗೆ ನಮಗೆ 30 ಗ್ರಾಂ ದ್ರಾವಕವನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು ತಿಳಿದಿಲ್ಲ, ಅದನ್ನು ನಾವು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಆಹ್ ದ್ರಾವಣದ ಆಹ್ ಮೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಹಾಕುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 30 ಗ್ರಾಂನ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಾಗಿದೆ ದ್ರಾವಕವನ್ನು ಸರಿಯಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಇದು x 1 ಈಗ ನಾವು ಇದನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ p 1 ಅನ್ನು 5 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 5 ಜೊತೆಗೆ 13 ದ್ರಾವಣದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು p 1 0 ರಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ಅದು ಎರಡಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಕಿಲೋ ಪ್ಯಾಸ್ಕಲ್ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಗ್ಲೋಬ್ ಪ್ಯಾಸ್ಕಲ್‌ನಲ್ಲಿಯೂ ಪಿ ಒನ್ ಸೊನ್ನೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಲಿದ್ದೇವೆ ಈಗ ಅದೇ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ನಾವು ಎರಡನೇ ಪರಿಹಾರಕ್ಕಾಗಿ ಹೊಂದಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಅದು ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂಬತ್ತು ಕಿಲೋ ಪ್ಯಾಸ್ಕಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಈಗ x ಒಂದು ಉಹ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಲು ಪ್ರಸ್ತುತ ಇರುವ ನೀರಿನ ಪ್ರಮಾಣವು ಒಂದು ಶೂನ್ಯ ಎಂಟು ಗ್ರಾಂ ಮತ್ತು ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿ ಆರು ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ah n ಒಂದು ಆರು
ಆದ್ದರಿಂದ x ಒಂದು ಆರು ಮತ್ತು ಆರು ಆಹ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ , ದ್ರಾವಣದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಮೂವತ್ತರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಗುಣಿಸಿ p 1 0
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಎರಡು ಸಮೀಕರಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಎರಡು ಅಜ್ಞಾತವು ಅಜ್ಞಾತ ಒಂದನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಲು ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಎರಡು ಸಮೀಕರಣದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ah ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಅನ್ನು ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂಬತ್ತರಿಂದ ಭಾಗಿಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಅದು ah 5 ಅನ್ನು 5 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 30 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಈ ಸಂಪೂರ್ಣ ವಸ್ತುವಿನಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ, ಅದು 6 ಅನ್ನು ಗುಣಿಸುತ್ತದೆ ಆರು ಮತ್ತು ಮೂವತ್ತು ಆಣ್ವಿಕ ಬೀಟಾ ಎರಡರಿಂದ ಈಗ ಈ ಸಮೀಕರಣವು ಒಂದು ವೇರಿಯೇಬಲ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಒಂದು ಅಜ್ಞಾತ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಹೊಂದಿಸಬಹುದು ಇದನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ 6 ಪ್ಲಸ್ 30 ರಿಂದ mm ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದ ದ್ರಾವಕದ ದ್ರಾವಕವನ್ನು 5 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಮೂವತ್ತನ್ನು ಎರಡು ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಎರಡು ಬಿಂದುಗಳಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂಟನ್ನು ಆರು ಭಾಗಿಸಿ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂಬತ್ತು ಐದು ರಿಂದ ಗುಣಿಸಿದರೆ ಇದು ಆಹ್ ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟನ್ನು ಆರು ಹದಿನಾರು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಮತ್ತು ಎರಡು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂಬತ್ತು ಐದರಿಂದ ಗುಣಿಸಿದರೆ ಆಹ್ ಹದಿನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಸರಿ ಈಗ ಮತ್ತೆ ಆಹ್ ಛೇದದಿಂದ ಅಂಶವನ್ನು ಕಳೆಯುವುದರಿಂದ ನಾವು ಸಂಪೂರ್ಣವನ್ನು ಸರಳಗೊಳಿಸಬಹುದು ವಿಷಯ ಮತ್ತು ನಾವು 6 ಪ್ಲಸ್ 30 ಅನ್ನು ದ್ರಾವಕ ಗಣಿ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ 5 ಮತ್ತು 30 ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದ ದ್ರಾವಕದ ಮೈನಸ್ 6 ಮೈನಸ್ 30 ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು 16.8 ಗೆ ಸಮಾನವಾದ 14.5 ಮೈನಸ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸರಳವಾಗಿ ರದ್ದುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಇಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಆರು ಜೊತೆಗೆ 30 ಅನ್ನು ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 2 ಮೈನಸ್ 1 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 16.8 ಅನ್ನು ಮೈನಸ್ 2.3 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಈಗ ಇದನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಬಹುದು 16.8 ಅನ್ನು 2.3 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 16.8 ಅನ್ನು 2.3 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 7.3 ಮೈನಸ್ 7.3 ಮೀ . inus ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಪ್ಲಸ್ 6 ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ 1.3 ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು 30 ಅನ್ನು ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ 1.3 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ,

Prutor@IITK

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು 30 ರಿಂದ 1.3 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಮ್ಮ ಉತ್ತರವನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ 30 ಅನ್ನು 1.3 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಸರಿಸುಮಾರು 23 ರೌಂಡಿಂಗ್ ದೋಷದಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಒಳಗೆ ಸರಿ ಈಗ ನಾವು ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನಾನು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಇಲ್ಲಿಯೇ ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ನಾನು p 1 0 ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅದನ್ನು ಬಿಡುತ್ತೇನೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾನು ವ್ಯಾಯಾಮ ಮಾಡಬಾರದು ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ನೀವು ಮುಗಿಸಲು ಎಲ್ಲಾ ಸಮಸ್ಯೆ

Prutor@IITK