ಮುಂದೆ ನಾವು ಕಾಸ್ಮೆಟಿಕ್ ಪ್ರೆಶರ್ ಆಸ್ಮೋಸಿಸ್ ಮತ್ತು ಆಸ್ಮೋಟಿಕ್ ಪ್ರೆಶರ್ ಎಂಬ ಕೊಲಿಗೇಟಿವ್ ಪ್ರಾಪರ್ಟಿಯ ಅಡಿಯಲ್ಲಿ ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯವನ್ನು ಚರ್ಚಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಸರಿ, ಈ ಆಸ್ಮೋಟಿಕ್ ಒತ್ತಡ ಏನು ಎಂದು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸೋಣ, ಈ ಬೀಕರ್‌ನಲ್ಲಿ ಎರಡು ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ , ನನ್ನ ಬಳಿ ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕ ಮಾತ್ರ ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಬೀಕರ್ ಇದೆ ನನ್ನ ಬಳಿ ಪರಿಹಾರದ ಪರಿಹಾರವಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಈ ಎರಡು ಬೀಕರ್‌ಗಳನ್ನು ಟ್ಯೂಬ್‌ನಿಂದ ಸಂಪರ್ಕಿಸಲಾಗಿದೆ ಆದರೆ ನಡುವೆ ಸೆಮಿ ಪರ್ಮಿಯಬಲ್ ಮೆಂಬರೇನ್ ಸೆಮಿ ಪರ್ಮಿಯೇಬಲ್ ಮೆಂಬರೇನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುತ್ತದೆ , ಅದು ಅರೆ ಪರ್ಮಿಯಬಲ್ ಮೆಂಬರೇನ್ ಆಗಿದೆ ಅದು ಸಣ್ಣ ದ್ರಾವಕ ಅಣುವನ್ನು ಹಾದುಹೋಗಲು ಅನುವು ಮಾಡಿಕೊಡುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅದು ಯಾವುದೇ ದ್ರಾವಕವನ್ನು ಅನುಮತಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಅಣು ಹಾದುಹೋಗಲು ಇಲ್ಲಿ ನಾವು ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಇಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ಪರಿಹಾರವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ನಾವು ಕೆಲವು ದ್ರಾವಕ ಅಣುಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಹಾದುಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ಯಾವಾಗಲೂ ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕವಾಗಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ ಮಾತ್ರ ಪರಿಹಾರ ದ್ರಾವಕ ಅಣು ಈ ಆಹ್ ಸೆಮಿಯಿಂದ ಹಾದುಹೋಗಬಹುದು ಪ್ರವೇಶಸಾಧ್ಯವಾದ ಪೊರೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಏರಿಕೆಯನ್ನು ನೋಡುತ್ತೇವೆ ಕೆಲವು ಆಹ್ ದ್ರಾವಕ ಅಣುಗಳು ಈ ಕಡೆಯಿಂದ ಈ ಕಡೆಗೆ ಹಾದುಹೋಗುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಥಿ ಇರುತ್ತದೆ ಗಳ ಬದಿಯು ಕೆಳಗಿಳಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಎಳೆಯು ಏರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎತ್ತರದಲ್ಲಿನ ಈ ಬದಲಾವಣೆಯು ನೇರವಾಗಿ ಒತ್ತಡಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿರಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಆಸ್ಮೋಟಿಕ್ ಒತ್ತಡ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಬಹುದು ಅಂದರೆ ಎತ್ತರದ ಕಾಳಜಿ ಎರಡೂ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಒತ್ತಡವು ಆಸ್ಮೋಟಿಕ್ ಒತ್ತಡಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಈ ಆಸ್ಮೋಟಿಕ್ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ಪರಿಶೀಲಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಆಸ್ಮೋಟಿಕ್ ಒತ್ತಡಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಸಾಂದ್ರತೆಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಮೋಲಾರಿಟಿ ಅನಿಲ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ತಾಪಮಾನದಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಇದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪ್ರಮಾಣವಾಗಿದೆ ಇದನ್ನು ನಿಖರವಾಗಿ ಬಳಸಲಾಗುತ್ತದೆ ರಿವರ್ಸ್ ಆಸ್ಮೋಸಿಸ್ ಮೂಲಕ ಶುದ್ಧ ತಂತಿಯ ನೀರನ್ನು ಪಡೆಯಲು ನಾನು ಆಸ್ಮೋಟಿಕ್ ಒತ್ತಡಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ನಾನು ದ್ರಾವಕವನ್ನು ಕಳುಹಿಸಬಹುದು ಅದು ಅರೆ ಪರ್ಮಿಯಬಲ್ ಮೆಂಬರೇನ್ ಮೂಲಕ ಇನ್ನೊಂದು ಬದಿಗೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಬದಿಯಲ್ಲಿ ಶುದ್ಧ ದ್ರಾವಕ ಕುಡಿಯಲು ಯೋಗ್ಯವಾದ ನೀರು ಮಾತ್ರ ಇರುತ್ತದೆ. ಸರಿ ಮತ್ತು ಆದರೆ ಇದು ಸಾಕಷ್ಟು ತಾಂತ್ರಿಕ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ , ನಾನು 0.1 ಮೋಲಾಲ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾನು ಇನ್ನೂ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒನ್ ಮೋಲಾಲ್ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ನಾವು ನೋಡಿದಂತೆ b ನಲ್ಲಿ ಬದಲಾವಣೆ ಆಯಿಲಿಂಗ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ಕೆಬಿ ಎಂ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆ ಕೆಬಿ ಸುಮಾರು 0.5 ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ಕುದಿಯುವ ಆಹ್ ಪಾಯಿಂಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಸುಮಾರು 0.05 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಬಹಳ ಸಣ್ಣ ಬದಲಾವಣೆಯಾಗಲಿದೆ ಆದರೆ ಇದರ ಬಗ್ಗೆ ಏನು ಸರಿ ಎಂದು ನೋಡೋಣ ನಾನು ಇದರಲ್ಲಿ ಊಹಿಸಬಹುದು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಇದು ತುಂಬಾ ದುರ್ಬಲವಾದ ಪರಿಹಾರವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ 0.1 ಮೋಲಾಲ್ ಸರಿಸುಮಾರು 0.1 ಮೋಲಾರ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಿ, ಮೊಲಾಲಿಟಿ ಮೊಲಾರಿಟಿಯ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನವನ್ನು ನೋಡೋಣ ಮೊಲಾರಿಟಿ ಮೊಲಾರಿಟಿ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಾದ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್‌ಗಳು ಮೊಲಾರಿಟಿ ಮೊಲಾರಿಟಿ ಎಂದರೇನು ಎಂಬುದನ್ನು ದ್ರಾವಣದ ಪರಿಮಾಣದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ನಾವು ಒಂದು ಲೀಟರ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಊಹಿಸಿದರೆ , ದುರ್ಬಲಗೊಳಿಸಿದ ದ್ರಾವಣವು ಹೆಚ್ಚು ಅಥವಾ ಕಡಿಮೆ ಒಂದು ಕೆಜಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ನೀರಿಗೆ ಸಾಕಷ್ಟು ಉತ್ತಮ ಊಹೆಯಾಗಿದೆ, ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೊಲಾಲಿಟಿ ಮತ್ತು ಮೊಲಾರಿಟಿ ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶದಲ್ಲಿ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ಸರಿಸುಮಾರು 0.1 ಆಗಿರುತ್ತದೆ. ಮೋಲಾಲ್ ಸರಿಸುಮಾರು 0.1 ಮೋಲಾರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ 0.1 ಮೋಲಾಲ್ ದ್ರಾವಣ ಡೆಲ್ಟಾ t ಕುದಿಯುವ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯು 0.052 ಆದರೆ ಆಸ್ಮೋಟಿಕ್ ಒತ್ತಡದ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಅದನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ 0.1 ಮೋಲಾರ್ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಇದು 0.1 ಗುಣಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಕಡಿಮೆ ಊಹಿಸುವ ಮೂಲಕ ತಾಪಮಾನವು ಸುಮಾರು 0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆರ್ಟಿ 22.4 ಲೀಟರ್ ಎಟಿಎಂ ಆಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ 2.2 ಎಟಿಎಂ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇನೆ ಅದು ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ, ಅದು ಸುಲಭವಾಗಿ ಅಳೆಯಬಹುದು, ಇದು ವಾತಾವರಣದಿಂದ ಉಂಟಾಗುವ ಒತ್ತಡದ ಎರಡು ಪಟ್ಟು ಹೆಚ್ಚು ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆ ಐದು ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಮೋಲ್ ಮತ್ತು ಇದು 2.2 ಎಟಿಎಂ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರಮಾಣವು ಈ ಪ್ರಮಾಣವು ಈ ಆಸ್ಮೋಟಿಕ್ ಒತ್ತಡವು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗುತ್ತದೆ, ನಾವು ಜೈವಿಕ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಅಣುಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆ ಅಥವಾ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿರುವಾಗ ಅಣುಗಳು ದೊಡ್ಡದಾಗಿದೆ. ತುಂಬಾ ದೊಡ್ಡ ತೂಕ ಆದರೆ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ತುಂಬಾ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಮೋಲ್ ಒಂದು ಮೋಲ್ ಆಗಿರಬಹುದು ಸಾವಿರಾರು ಗ್ರಾಂ ತೂಕವನ್ನು ಹೊಂದಿರಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ತುಂಬಾ ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದ್ದರೂ ಕಡಿಮೆ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಮಿಲಿಮೋಲ್ಗಳಂತಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಚಿಕ್ಕದಾಗಿದ್ದರೆ ನಾವು ಡೆಲ್ಟಾ ಆಗುತ್ತೇವೆ ಅತ್ಯಲ್ಪ ಆದರೆ ನಾವು ಇನ್ನೂ ಆಸ್ಮಾಟಿಕ್ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಗಮನಾರ್ಹ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಪಡೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಇದು ತುಂಬಾ ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ನಮಗೆ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಈ ಜೈವಿಕಗಳ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕ ಏಕಲ್ ಪ್ರೋಟೀನ್‌ಗಳು ಮತ್ತು ಅದರಂತಹ ವಿಷಯಗಳು ಸರಿ ನಾವು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ಮಾಡೋಣ ಉಹ್ 200 ಸೆಂಟಿಮೀಟರ್ ಘನ ಪ್ರೋಟೀನ್‌ನ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣವು 1.2 6 ಗ್ರಾಂ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ , ಅಂತಹ ದ್ರಾವಣದ ಆಸ್ಮೋಟಿಕ್ ಒತ್ತಡವು 300 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ 2.57 ಆಗಿ 10 ಪವರ್ 3 ಬಾರ್ ಆಗಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ. ಪ್ರೋಟೀನ್‌ನ ಮೋಲಾರ್ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿ, ನಾನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಓದುತ್ತೇನೆ , ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದ ಪರಿಮಾಣದ 200 ಸೆಂಟಿಮೀಟರ್ ಘನವು 200 ಸೆಂಟಿಮೀಟರ್ ಘನವಾಗಿದೆ, ಅಂದರೆ 0.2 ಲೀಟರ್ 1.26 ಗ್ರಾಂ ದ್ರಾವಕದ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ, ಇದು 1.26 ಗ್ರಾಂ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ, ಅಂತಹ ದ್ರಾವಣದ ಆಸ್ಮೋಟಿಕ್ ಒತ್ತಡ 300 ಕೆಲ್ವಿನ್ 2.57 ರಲ್ಲಿ 10 ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 3 ಬಾರ್ ಎಂದು ಕಂಡುಬಂದಿದೆ ಪ್ರೋಟೀನ್‌ನ ಮೋಲಾರ್ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ಪೈ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಇದು ನಿಖರವಾಗಿ ಇಲ್ಲಿದೆ c ಒಂದು ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಸರಿ ಇಲ್ಲಿರುವ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಮೋಲಾರ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಮೋಲ್ ಎಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾಗಿದೆ ದ್ರಾವಕವನ್ನು ದ್ರಾವಣದ ಪರಿಮಾಣದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ತೀರಾ ಕಡಿಮೆಯಿರುವುದರಿಂದ ದ್ರಾವಣದ ಪರಿಮಾಣವು ದ್ರಾವಣದ ಪರಿಮಾಣಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಪ್ರಮಾಣವನ್ನು 0.2 ಮೊಲೆಕ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇವೆ ಎಂದು ನಾನು ಊಹಿಸಲಿದ್ದೇನೆ ular ತೂಕ n2 ಸರಳವಾಗಿ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕ 1.26 ಗ್ರಾಂ ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ಅದು ಅಜ್ಞಾತ ಪ್ರಮಾಣವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಪ್ಲಗ್ ಇನ್ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು 1.26 w 2 ಅನ್ನು 0.2 ಗೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಸರಿಯಾದ ಘಟಕದಲ್ಲಿ r ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನನಗೆ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಇದು ಬಾರ್ ಯೂನಿಟ್‌ನಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ಅದು ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ 0.083 083 ಲೀಟರ್ ಬಾರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು 300 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೇವಲ ಅಜ್ಞಾತ w2
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅದನ್ನು ಪುನಃ ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ w 2 1.26 ಆಗಿ 0.083 ಆಗಿ 300 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 0.2 ಆಗಿರುತ್ತದೆ 2.57 ಆಗಿ 10 ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 3
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಿದರೆ ನಾನು w2 ಅನ್ನು ಅರವತ್ತೊಂದು ಸಾವಿರ ಸೊನ್ನೆ ಎರಡು ಎರಡು ಗ್ರಾಂ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇನೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ದೊಡ್ಡ ಪ್ರೋಟೀನ್ ಅಣುವಾಗಿದೆ ಈಗ ನಾನು ಅದನ್ನು ವ್ಯಾಯಾಮವಾಗಿ ಬಿಡುತ್ತೇನೆ ವೀಕ್ಷಕರಿಗೆ ನಾನು ಅದೇ ಪರಿಹಾರಕ್ಕಾಗಿ ಆಹ್ ಎಂದು ಕೇಳಿದರೆ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದು ಮತ್ತು ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದುದಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಲು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ನಗಣ್ಯ ಮತ್ತು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ನಾವು ಅದನ್ನು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ಅಳೆಯುತ್ತೇವೆ ಸರಿ 300 ನಲ್ಲಿ ಇನ್ನೊಂದು ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಮಾಡೋಣ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಒಂದು ಲೀಟರ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ 30 ಗ್ರಾಂ ಗ್ಲೂಕೋಸ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ 1 4.98 ಬಾರ್‌ನ ಆಸ್ಮಾಟಿಕ್ ಒತ್ತಡವು ಅದೇ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಣದ ಆಸ್ಮೋಟಿಕ್ ಒತ್ತಡವು 1.52 ಬಾರ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಅದರ ಸಾಂದ್ರತೆಯು 300 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಆಸ್ತಮಾ ಒತ್ತಡಕ್ಕೆ 300 ಕೆಲ್ವಿನ್ 36 ಗ್ರಾಂ ಗ್ಲೂಕೋಸ್‌ನಲ್ಲಿ ತಾಪಮಾನವು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಘನ ತೂಕ ದ್ರಾವಣವು 1 ಲೀಟರ್‌ನಲ್ಲಿ 36 ಗ್ರಾಂ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 1 ಲೀಟರ್ ದ್ರಾವಣದ ಆಸ್ಮೋಟಿಕ್ ಒತ್ತಡವು 1.52 ಬಾರ್ ಆಗಿದ್ದರೆ 4.98 ಬಾರ್‌ನ ಸ್ವಯಂಚಾಲಿತ ಒತ್ತಡವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಅದರ ಸಾಂದ್ರತೆ ಎಷ್ಟು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮೀಕರಣದಲ್ಲಿ pi crt ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂಬತ್ತು ಬಾರ್ c ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ 36 ಗ್ರಾಂ ಗ್ಲೂಕೋಸ್‌ನ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಾಗಿದೆ ಅದು c 6 c6h12o6
ಆದ್ದರಿಂದ 72 ಪ್ಲಸ್ 12 ಪ್ಲಸ್ 96
ಆದ್ದರಿಂದ 6 10 a 180 in 1 ಲೀಟರ್ ಆರ್ಟಿ ಈಗ ಕೇಳುತ್ತಿದೆ 1.52 ಬಾರ್ ಆಸ್ಮಾಟಿಕ್ ಒತ್ತಡವಾಗಿದೆಯೇ ಆಗ ಏಕಾಗ್ರತೆ ಏನು ಸರಿ ಕಾಣುತ್ತದೆ ಈ ಮಾಹಿತಿಯು ಯಾವುದೇ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ c ಅನ್ನು 1.52 ರಿಂದ 0.083 ರಿಂದ 300 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಆಗಿ ಭಾಗಿಸಿ ಮತ್ತು ಉತ್ತರವು ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಎಂಟು ಮೂರು ಭಾಗಿಸಿ ಮುನ್ನೂರು ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಆರು ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಆರು ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಸರಿ ಡಿಸ್ಕ್ ಅನ್ನು ಬಿಡುತ್ತದೆ uss now ah ಅಸಹಜ ಮೋಲಾರ್ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಗಳು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೊಲಿಗೇಟಿವ್ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಬಳಸುವುದನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನಾವು ah ಮೋಲಾರ್ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ಕುದಿಯುವ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ಬಳಸಿ ನಾವು ದ್ರಾವಣದ ಮೋಲಾರ್ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಆದರೆ ನಾವು ಅಯಾನಿಕ್ ಅಲ್ಲದ ದ್ರಾವಣದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅಯಾನಿಕ್ ದ್ರಾವಕವು ಆಹ್ ದ್ರಾವಕವು ದ್ರಾವಣದೊಳಗೆ ಹೋದರೆ ಮತ್ತು ಅದು ಡೈಮರೈಸ್ ಆಗಬಹುದು ಅಥವಾ ಅದು ವಿಭಜನೆಯಾಗಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಹಾಕಿದರೆ nscl ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು na ಪ್ಲಸ್ ವಿನಂತಿಯನ್ನು ಮತ್ತು cl ಮೈನಸ್ x ಗೆ ವಿಯೋಜಿತವಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೊಲಾಲ್ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ತಲೆಕೆಳಗಾದ ನಂತರ ಇದು ತುಂಬಾ ಬಲವಾದ ವಿದ್ಯುದ್ವಿಚ್ಛೇದ್ಯವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಘಟನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು 0.1 ಮೊಲಾಲ್ ಮತ್ತು ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು 0.1 ಮೊಲಾಲ್ ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಯಾವುದೂ ಉಳಿಯುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಊಹೆಯು ಉತ್ತಮವಾಗಿದೆ ಸರಿ ಮತ್ತು ಕೊಲಿಗೇಟಿವ್ ಆಸ್ತಿಯು ನೀವು ಯಾವ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿರುವಿರಿ ಎಂಬುದರ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಗುಣಾತ್ಮಕ ಆಸರೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಲು ಸೇರಿಸಲಾದ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಆಹ್ ದ್ರಾವಕದ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಅವಲಂಬಿಸಿರುತ್ತದೆ erties ಈಗ ನಾವು ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಮೋಲಾರ್ cl ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ಅನ್ವಯಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಮೀಕರಣಕ್ಕೆ ಹೋಗಲಿರುವ ಒಟ್ಟು ಸಾಂದ್ರತೆಯು 0.2 ಮೋಲಾರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಅದು ಕೇವಲ 50 ಪ್ರತಿಶತವನ್ನು ವಿಭಜಿಸಿದರೆ ಅದು ಬೇರ್ಪಡಿಸಲು ಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಹೆಚ್ಚು ಹೆಚ್ಚು ಕರಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅದು ಕೇವಲ ಐವತ್ತು ಪ್ರತಿಶತವನ್ನು ವಿಯೋಜಿಸಲಿದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನಂತರ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದುವಿನ ಒಂದು ಮೋಲ್ ನ್ಯಾಕ್ಎಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಉಳಿದಿರುವುದು ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಶೂನ್ಯ ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಐದು ಮೋಲಾರ್ ಎನ್ಎಸ್ಎಲ್ಎಲ್ ಮತ್ತು ಉಳಿದವು ನಾ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್ 0.05 ಮತ್ತು 0.05 ಆಗಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮೀಕರಣಕ್ಕೆ ಬರಲಿರುವ ಒಟ್ಟು ಏಕಾಗ್ರತೆಯ ಮೊಲಾರಿಟಿಯು ನೀವು ಈ ಮೂರು ಪ್ರತ್ಯೇಕ ಪ್ರಮಾಣಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸುವಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಆರಂಭಿಕ ಇರುತ್ತದೆ ಯಾವುದೇ ಪ್ಲಸ್ ಪ್ರಸ್ತುತವಾಗಿದೆ cl ಮೈನಸ್ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮೀಕರಣಕ್ಕೆ ನೀವು ಪ್ರಸ್ತುತ ಏನು ಎಂಬುದು ಮುಖ್ಯವಲ್ಲ ಪ್ರಸ್ತುತ ಇರುವ ಎಲ್ಲಾ ದ್ರಾವಕಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಬಯಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಈಗ 0.1 ಮೊಲಾಲ್ ಆಗಿರುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ 0.15 ಮೋಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಾವು ವಿಘಟನೆಯ ಮಟ್ಟವನ್ನು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಬಹುದಾದರೆ ಉದಾಹರಣೆಗೆ ವಿಘಟನೆಯ ಪದವಿ ಅಲ್ ಆಗಿದ್ದರೆ pha ನಂತರ 0.1 ರಿಂದ 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉಳಿದವು ಈ na ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು cl ಮೈನಸ್ i ನಲ್ಲಿ 0.1 ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು 0.1 l ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಈ ಮೂರು ಪ್ರಮಾಣಗಳನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಆಗುತ್ತದೆ ಇದಕ್ಕೆ ಹೋಗಿ ಮತ್ತು ನನಗೆ ಕೆಬಿ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ಬಳಸಿ ಮತ್ತು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಲು ನಾನು ಎಷ್ಟು nacl ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದೆ ಎಂದು ನನಗೆ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನಾನು ವಿಘಟನೆಯ ಮಟ್ಟವನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಅದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಪ್ರಮಾಣವಾಗಿದೆ ವಿಘಟನೆ ಮಾತ್ರವಲ್ಲ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಕೆಲವು ವ್ಯಾಸವನ್ನು ಹೊಂದಬಹುದು ನನ್ನ ವ್ಯಾಸದಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಹಾಕುವ ಸಂಯುಕ್ತವು ಪಾಲಿಮರೈಜಬಲ್ ಅನ್ನು ಪಾಲಿಮರೈಸ್ ಮಾಡಬಹುದು
ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾನು n ಮತ್ತು ಪಾಲಿಮರೀಕರಣದ ಮಟ್ಟವು ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿದ್ದರೆ, ನಂತರ ಉಳಿದಿರುವುದು n ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ನಾವು ಎಷ್ಟು 2 ಅನ್ನು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ n ಮೋಲ್‌ಗಳಲ್ಲಿ n ಆಲ್ಫಾ ಮೋಲ್‌ಗಳು 2 ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಗೊಂಡಿವೆ ಮತ್ತು 2 ನ 2 ಮೋಲ್‌ಗಳಿಂದ n ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ.
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವಾಗ ಮೋಲ್‌ಗಳ ಮೊತ್ತವು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರಕ್ಕೆ ಹೋಗಲಿದೆ ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ conce

ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಈಗ ನಾನು ಸಾಮಾನ್ಯ ah ಸಂಯುಕ್ತವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಒಂದು am bn ಎಂದು ಹೇಳೋಣ ವಿಘಟನೆಯ ಸಿ ಡಿಗ್ರಿ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಡಿಸೋಸಿಯೇಷನ್ ಆಲ್ಫಾ ಡಿಗ್ರಿ ನಂತರ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುವ ಈ ಸಂಯುಕ್ತವು ಇಷ್ಟು ಮತ್ತು ನಾವು ಆ ಅಯಾನಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು c ಆಲ್ಫಾ m ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು b ಅಯಾನಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು c alpha ah n ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಅಯಾನು ಪಡೆಯಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಇದು ಮತ್ತು ಇದು ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಿ ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ವ್ಯಾಯಾಮ ಮಾಡೋಣ ಈ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಇದು 2.12 ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ 2.12 ನಾನು 2 ಗ್ರಾಂ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು 25 ಗ್ರಾಂ ಬೆಂಜೀನ್‌ನಲ್ಲಿ ಕರಗಿಸುತ್ತೇನೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಖಿನ್ನತೆ ಮತ್ತು ಬೆಂಜೀನ್‌ನ 1.62 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಮೋಲಾರ್ ಖಿನ್ನತೆಯ ಸ್ಥಿರತೆಗೆ ಸಮಾನವಾದ ಘನೀಕರಣ ಬಿಂದುವು ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ 4.9 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಕೆಜಿ ಎಂದರೇನು ಆಮ್ಲದ ಶೇಕಡಾವಾರು ಸಂಯೋಜನೆಯು ಅದು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಡೈಮರ್ ಅನ್ನು ರೂಪಿಸಿದರೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ 2 ಗ್ರಾಂ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ದ್ರಾವಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವು 2 ಗ್ರಾಂ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವಾಗಿದೆ ಅದು 25 ಗ್ರಾಂ ಬೆಂಜೀನ್‌ನಲ್ಲಿ ಕರಗಿದ c6h5 ಕೂಹ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ದ್ರಾವಕವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಡಿ 25 ಗ್ರಾಂ ಬೆಂಜೀನ್ ಅನ್ನು ಕರಗಿಸುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದುವಿನ ಖಿನ್ನತೆಯು 1.62 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ t ಬೆಂಜೀನ್‌ಗೆ 1.62 ಕೆಲ್ವ್ ಮೋಲಾರ್ ಖಿನ್ನತೆಯ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಕೆಎಫ್ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್‌ಗೆ 4.9 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಕೆಜಿ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ವ್ಯಾಸದ ದ್ರಾವಣವನ್ನು ರೂಪಿಸಿದರೆ ಆಮ್ಲದ ಶೇಕಡಾವಾರು ವಿಘಟನೆ ಎಷ್ಟು? ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿರುವ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ನನಗೆ ಅದರ ಎರಡು ಬಾರಿ c6h5cooh ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದೆಲ್ಲವೂ ಡ್ಯಾಮ್ ರೈಸ್ ಆಗುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ಕೇಳುತ್ತಿದೆ ಎಷ್ಟು ಶೇಕಡಾವಾರು ಅಥವಾ ಶೇಕಡಾವಾರು ಅಸೋಸಿಯೇಷನ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಶೇಕಡಾವಾರು ಸರಿ ಎಂದು ಕೇಳುತ್ತಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನಮ್ಮ ಪರಿಚಿತತೆಯಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತೇವೆ ಸಮೀಕರಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ t ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದುವಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಖಿನ್ನತೆಗೆ ಇದು kfmkf ಆಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿಯೇ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಮಗೆ ಪ್ರಸ್ತುತ ಇರುವ ಎಲ್ಲಾ ಜಾತಿಗಳ ಮೊಲಲಿಟಿ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಪ್ರಸ್ತುತ ಜಾತಿಗಳು c6h5coh ಮತ್ತು ಅದರ ಡೈಮರ್ ಬೆಂಜ್ಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ ಮತ್ತು ಅದರ ಡೈಮರ್
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮೊಲಲಿಟಿಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು 2 ಗ್ರಾಂನಿಂದ ಪ್ರಾರಂಭಿಸಲಾಗಿದೆ, ನಾವು ಈ 2 ಗ್ರಾಂ ಅನ್ನು ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಮೋಲ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಬೇಕಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದ ಅಗತ್ಯವಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು ಒಂದು ಕಾರ್ಬನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು 84 690 ಜೊತೆಗೆ 32 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಇಪ್ಪತ್ತೆರಡು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬೆಂಜೀನ್ ಆಮ್ಲದ ಮೋಲ್‌ಗಳನ್ನು ಎರಡು ವಿಭಾಜಕಗಳು ಒಂದು ಇಪ್ಪತ್ತೆರಡು ಎಂದು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ಕರ್ಣೀಕರಣವನ್ನು ಹೊಂದಲಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಸ್ತುತ ಕರ್ಣೀಕರಣವು ಆಯಾಮದ ಪದವಿಯನ್ನು ಆಲ್ಫಾ ಎಂದು ಹೇಳೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಈ ವ್ಯಾಸೀಕರಣವನ್ನು 2 ರಿಂದ 122 ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಪಡೆಯಲು ಅನೇಕ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ವ್ಯಾಸವನ್ನು ಮತ್ತು ವ್ಯಾಸದ ಕಾರಣದ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಅದರ ಅರ್ಧದಷ್ಟು ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಈ ಜೊತೆಗೆ ಇದು ಸರಿ, ಕ್ಷಮಿಸಿ ನಾವು ಇನ್ನೂ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಬೆಂಜೊಯಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಮೋಲ್‌ಗಳ ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುವ ವ್ಯಾಸದ ಮೋಲ್‌ಗಳು ಹೀಗಿರುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊಲಾಲಿಟಿಯು ಆ ಎರಡರ ಒಟ್ಟು ಮೊಲಾಲಿಟಿಯಾಗಿದೆ ಎರಡೂ ಪ್ರಭೇದಗಳು ದ್ರಾವಕವನ್ನು ಕೇವಲ ಸೇರಿಸಲಾಗುವುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 2 ಅನ್ನು 1 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಿದ್ದೇವೆ 22 ಒಂದು ಜೊತೆಗೆ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಎರಡರಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೋಲ್ಗಳನ್ನು ಇಪ್ಪತ್ತೈದು ಗ್ರಾಂನಿಂದ ಭಾಗಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಕೆಜಿಗೆ ಪರಿವರ್ತಿಸಬೇಕಾಗಿದೆ ಕೇವಲ ಗುಣಿಸಿ w ಇದು ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಆರು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಎರಡರಿಂದ ಅದು ಮೊಲಾರಿಟಿ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾವು ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಕೇವಲ 100 ರಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಅದು ನನಗೆ ಶೇಕಡಾವಾರು ಸಂಯೋಜನೆಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿಎಫ್ 1.62 ಕೆಲ್ವಿನ್ 4.9 ರಿಂದ 0.661 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾದಿಂದ 2 ರಿಂದ 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು 2 ರಿಂದ 1.62 ಭಾಗಿಸಿ 4.9 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 0.66 0.500 ರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಎರಡರಿಂದ 0.66 0.500 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾವು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಶೂನ್ಯ ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಒಂದಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸುಮಾರು ನೂರು ಪ್ರತಿಶತ ಉಹ್ ಅಸೋಸಿಯೇಷನ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಏನೂ ಉಳಿಯುವುದಿಲ್ಲ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ಏನೂ ಉಳಿಯುವುದಿಲ್ಲ ನಾನು ಬೆಂಜೀನ್‌ನಲ್ಲಿ ಬ್ಯಾಂಜೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಎಲ್ಲವೂ ವಜ್ರವಾಗಿ ಬದಲಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ ನಾವು ಇನ್ನೊಂದು ಸಮಸ್ಯೆ ಮಾಡೋಣ ಮುಂದಿನ ವ್ಯಾಯಾಮ ಸರಿ 0.6 ಮೀಟರ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಓದೋಣ ಪ್ರತಿ ಮೀಟರ್‌ಗೆ 1.06 ಗ್ರಾಂ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಒಂದು ಲೀಟರ್ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ, ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದುವಿನಲ್ಲಿನ ಖಿನ್ನತೆಯು ಅಂದಾಜು 0.0205 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನ ಈ ಶಕ್ತಿಯನ್ನು ಗಮನಿಸಿದರೆ ವೋಲ್ಟಾ ಅಂಶವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿ ಮತ್ತು s ನ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕವನ್ನು ನಾನು ಮೊದಲು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸುತ್ತೇನೆ ಸರಿ ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಅಂಶವೆಂದರೆ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುವ ಜಾತಿಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಅಂಶವಾಗಿದೆ, ನಾನು ಅದನ್ನು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಏಕಾಗ್ರತೆ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕ ಏಕಾಗ್ರತೆಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಏಕಾಗ್ರತೆ ಎಂದು ನಾನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಅದು ಯಾವುದೇ ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆ ಸಂಭವಿಸುವ ಮೊದಲು ಸಾಂದ್ರತೆಯಾಗಿದೆ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ವಿಘಟನೆ ಅಥವಾ ಪಾಲಿಮರೀಕರಣ ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಏಕಾಗ್ರತೆಯ ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಸರಿ ಮತ್ತು ಈ ಏಕಾಗ್ರತೆಯು ಮೊಲಾಲಿಟಿಯಲ್ಲಿರಬಹುದು ಅದು ಆಹ್ ಮತ್ತು ಮೋಲಾರಿಟಿಯಲ್ಲಿ ಯಾವುದಾದರೂ ಆಗಿರಬಹುದು, ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿದ್ದರೆ ಸ್ವಯಂಚಾಲಿತ ಒತ್ತಡ

Prutor@IITK

ಪೈ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ crt

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು c ಅನ್ನು ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕವಾಗಿ ಬದಲಿಸಿದರೆ pi ಎನ್ನುವುದು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರದ ಒಂದಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾನು c ಅನ್ನು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿ ಬದಲಿಸಿದರೆ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುವ ನಿಜವಾದ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ನೋಡಲು ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗುತ್ತದೆ ಪೈ ಲಂಬವಾಗಿ ಪೈ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿರಿ ಅಥವಾ ನಾನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದರೆ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದು ಖಿನ್ನತೆ ಅಥವಾ ಕುದಿಯುವ ಬಿಂದು ಆಹ್ ಆಗ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ಎಜಿ ain kb by m ಇದು ಮೊಲಾರಿಟಿ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ನಾವು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಬದಲಿಸಿದರೆ , ನಾನು ಬಳಸುತ್ತಿರುವ ಅಥವಾ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕವಾಗಿರುವ ಏಕಾಗ್ರತೆಯನ್ನು ಹಾಕುವ ಮೂಲಕ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರವನ್ನು ನಾನು ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇನೆ ಅಥವಾ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಬದಲಾವಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಕಾಳಜಿ ವಹಿಸುತ್ತೇನೆ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಇರುವ ah ಘಟಕದ ಮೊಲಾರಿಟಿಯನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ತಾಪಮಾನವು ah ಆಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮತ್ತೆ ah ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು kb kb ಮೂಲಕ ಡೆಲ್ಟಾ t ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿ ಬದಲಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ಎರಡೂ ರೀತಿಯಲ್ಲಿ ರದ್ದುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ನಾನು ಡೆಲ್ಟಾ t ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ t ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಅಥವಾ ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕವಾಗಿ ಪಡೆಯುತ್ತೇನೆ ನೀವು ಒಂದು ಟೌ ಅಂಶವು ಸರಳವಾಗಿ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಗುಣಾತ್ಮಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಗುಣಾತ್ಮಕ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿದ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರದ ಕೊಲಿಗೇಟಿವ್ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಎಂದು ನೋಡಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಉನ್ನತ ಅಂಶವನ್ನು ಹೇಗೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉದಾಹರಣೆಗೆ nacl ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಘಟಿಸಲು ಹೋದರೆ ಒಂದು nacl ನನಗೆ ಎರಡು ನೀಡುತ್ತದೆ ಆಹ್ ಜಾತಿಗಳು ಒಂದು ನಾ ಪ್ಲಸ್ ಮತ್ತು ಇನ್ನೊಂದು ಸಿಎಲ್ ಮೈನಸ್

ಆದ್ದರಿಂದ ನನ್ನ ಉಹ್ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಏಕಾಗ್ರತೆಯು ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಎರಡು ಪಟ್ಟು ಇರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಕರಣದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಅಂಶವಾಗಿದೆ ಎನ್‌ಎಸ್‌ಎಲ್‌ಸಿಯು ಸಂಪೂರ್ಣವಾಗಿ ವಿಭಜನೆಯಾಗುವುದಾದರೆ ಸರಿ ಎರಡು ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಪ್ರಯತ್ನಿಸಲಿರುವ ಸಮಸ್ಯೆಯು ಒಂದು ಉನ್ನತ ಅಂಶವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಕೇಳುತ್ತಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯಲ್ಲಿ ನಮಗೆ 0.6 ಮೀಟರ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಲೀಟರ್ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಸಿಡ್ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ. ಇದು ಒಂದು ಲೀಟರ್ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ಪರಿಮಾಣವು ಒಂದು ಲೀಟರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಖಿನ್ನತೆ ಮತ್ತು ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದು ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿಎಫ್ ಅನ್ನು ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಶೂನ್ಯ ಎಂದು ಗಮನಿಸಲಾಯಿತು ಶೂನ್ಯ ಎರಡು ಶೂನ್ಯ ಐದು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಅಂಶದ ಅಗತ್ಯವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು av ಗಾಗಿ i ಮತ್ತು ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ kb ಯ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕವನ್ನು ಈ ಕೆಳಗಿನಂತೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾಗಿದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊದಲು ನಾನು ಪ್ರತಿಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ cs3cooh ಅದು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಹೋದಾಗ ಅದು ವಿಭಜನೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನನಗೆ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು h ಪ್ಲಸ್ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಆಮ್ಲವಾಗಿದ್ದು ಅದು h ಪ್ಲಸ್ ಅನ್ನು ನೀಡಬೇಕು ಸರಿ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ kb ಅನ್ನು h ನ ಸಾಂದ್ರತೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲೀಯ ಅಯಾನಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು cs ಮೂರು ಕೋಹ್‌ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ಬಳಸಲಾದ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಘಟಕವು ಮೊಲಾರಿಟಿ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಸಹ ಬಳಸಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ t ಅನ್ನು m ನಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ kf ಎಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೊಲಾಲಿಟಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆದರೆ ಈ ಸಮಸ್ಯೆಯಲ್ಲಿ ನಾವು ಮೊಲಾರಿಟಿ ಮತ್ತು ಮೊಲಾರಿಟಿ ಒಂದೇ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆ ಅಂದರೆ ನಾವು ಒಂದು ಲೀಟರ್ ನೀರು ಒಂದು ಕೆಜಿ ನೀರಿಗೆ ಸಮ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಇದ್ದರೆ ನಾನು 0.6 ಮಿಲಿ ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಸೇರಿಸುತ್ತೇನೆ ಅದು ದ್ರಾವಣದ ಪರಿಮಾಣವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 1 ಲೀಟರ್ ನೀರು 1 ಕೆಜಿ ದ್ರಾವಕಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು 1 ಲೀಟರ್ ಆಹ್ ದ್ರಾವಣಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಆಗಿರುವ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿ, ಅದು ಘನದ ತೂಕವನ್ನು ನಾವು ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ದ್ರಾವಕದ ಪರಿಮಾಣದಿಂದ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವು 0.6 ರಿಂದ 1.06 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಆಹ್ ಇದು ದ್ರಾವಕದ ತೂಕ ಮತ್ತು ನಾವು ಭಾಗಿಸಿದರೆ ನಾವು ದ್ರಾವಕದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು 12 ಅಥವಾ 24 ಜೊತೆಗೆ 4.38 ಜೊತೆಗೆ 32 12 15 20 60 60 ಆಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವನ್ನು ಭಾಗಿಸಿದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವನ್ನು ದ್ರಾವಕದ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು 1 ಲೀಟರ್ ನೀರು 1 ಕೆಜಿ ನೀರಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 1 ಕೆಜಿಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನನಗೆ ಮೊಲಾಲಿಯನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ty ಮತ್ತು ನಾನು ಮೊಲಾರಿಟಿಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಬಯಸಿದರೆ 1 ಕೆಜಿ ನೀರು ಅಥವಾ 1 ಲೀಟರ್ ದ್ರಾವಕವನ್ನು ನಾನು ಅದಕ್ಕೆ ದ್ರಾವಕವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ ಅದರ ಪರಿಮಾಣವನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸಲು ಹೋಗುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನಾನು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಊಹಿಸಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಕ್ಯಾರಿಯ ಬದಲಿಗೆ ನಾನು ಒಂದು ಲೀಟರ್ ಅನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಅದನ್ನು ಮತ್ತೆ ಪಡೆಯುತ್ತೇನೆ ಇದು ಸರಳವಾಗಿ 0.6 ರಿಂದ 1.06 ಎಂದು ಉತ್ತರಿಸಿ 60 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ನಾನು ಮೊಲಾರಿಟಿ ಅಥವಾ ಮೋಲಾರ್ ಡಿ ಇದು ಒಂದೇ ಸಂಖ್ಯೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು 1.06 ಅನ್ನು 10 ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 2 ಮೋಲಾರ್ ಅಥವಾ ಮೋಲಾರ್‌ಗೆ ಪಡೆಯಲಿದ್ದೇನೆ ಅದು ಪರವಾಗಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಡಿಗ್ರಿ ವಿಘಟನೆಯು ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿದ್ದರೆ, ಇಲ್ಲಿಯೇ ಇರುವ ಆರಂಭಿಕ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಸಿ ಆಗಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ವಿಘಟನೆಯ ಮಟ್ಟವು ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿದ್ದರೆ, ಸಿ ಅನ್ನು 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾದಿಂದ ಗುಣಿಸಿದರೆ ಅದು ಹೆಚ್ಚು ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲವು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಉಳಿದ ಭಾಗವು ವಿಘಟನೆಯನ್ನು ಪರಿವರ್ತಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನನಗೆ ಸಿ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ನೀಡುತ್ತದೆ ಅಸಿಟೇಟ್ ಅಯಾನ್ ಮತ್ತು ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಎಚ್ ಪ್ಲಸ್ ಎನ್ ನಂತರ ನಾನು ಆ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಂಡು ಅದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಹಾಕಿದರೆ ನಾನು ಸಿ ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಅನ್ನು ಸಿ 1 ಮೈನಸ್ ಸರಿಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಸಿ ಇಲ್ಲಿಯೇ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ kb ನಾವು ಈಗ ಒಟ್ಟು ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕಾಗಿದೆ ಘನವಸ್ತುದಲ್ಲಿನ ಎಲ್ಲಾ ವೈಯಕ್ತಿಕ ಆಹ್ ಘಟಕಗಳ ಸಾಂದ್ರತೆಯಿರುವ ಕೊಲಿಗೇಟಿವ್ ಆಸ್ತಿಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವಾಗ ನಾನು ಬಳಸಲಿರುವ ಪಡಿತರ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೂರೂ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಒಟ್ಟು ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಸರಳವಾಗಿ ಇದು ಮತ್ತು ಈ ಪ್ಲಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಇದು c 1 ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ, ಏಕೆಂದರೆ ನನಗೆ ಆಲ್ಫಾ ತಿಳಿದಿದ್ದರೆ ನಾನು kb ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು ಮತ್ತು ಸಹಜವಾಗಿ ನಾನು ಅದನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಅಂಶ ಮತ್ತು ಅದು ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಏಕಾಗ್ರತೆಯಾಗಿದೆ ಅದು ಈ ವಿಘಟನೆಯ ನಂತರದ ಏಕಾಗ್ರತೆ ಮತ್ತು ವಿಘಟನೆಯ ಮೊದಲು ಏಕಾಗ್ರತೆ c

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕೇವಲ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನನಗೆ ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಆಹ್ ಉತ್ತರವನ್ನು ನಾನು ಹೊಂದಿದ್ದೇನೆ ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಈ ಸಮೀಕರಣದಲ್ಲಿನ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಪ್ಲಗ್ ಮಾಡಲಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದಕ್ಕಾಗಿ ನನಗೆ ಸಹಜವಾಗಿ kf ಬೇಕು ಮತ್ತು kf ಅನ್ನು ಕೋಷ್ಟಕದಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಅದನ್ನು ಅಲ್ಲಿಂದ ತೆಗೆದುಕೊಂಡರೆ ಅದು 1.86 ah ಕೆಲ್ವಿನ್ ಕೆಜಿ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ 1.86 ಮತ್ತು ಮೊಲಲಿಟಿ ನೀವು ಅಲ್ಆರ್ ಈಡಿ ಡಿಫೈನ್ಡ್ ಸಿ ಅಂದರೆ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆ ಆರು ಹತ್ತು ಪವರ್ ಮೈನಸ್ ಎರಡು ಗುಣಿಸಿ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ಈಗ ನಾನು ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು ಅದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆ ಎರಡು ಸೊನ್ನೆ ಐದರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಒಂದು ಸೊನ್ನೆ ಆರು ಮತ್ತು ಉತ್ತರವು ಒಂದು ಬಿಂದು ಶೂನ್ಯ ಮೂರು ಒಂಬತ್ತು ಏಳು ಅಥವಾ ಒಂದು ಬಿಂದು ಶೂನ್ಯ ನಾಲ್ಕು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಮೂರು ಒಂಬತ್ತು ಏಳು
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಮೂರು ಒಂಬತ್ತು ಏಳು ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಒಂದು ಉನ್ನತ ಅಂಶವನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಅದು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಮೂರು ಒಂಬತ್ತು ಏಳು ಎಂದು ಈಗ kb ಬಗ್ಗೆ ಏನು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಈ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು 1.0 ಅನ್ನು 10 ಮೈನಸ್ 2 ಆಲ್ಫಾ ಚೌಕವನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ ಅದು 0.0397 ಚದರವನ್ನು 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 1 ಮೈನಸ್ 0.0397 ನಾವು ಯಾವ ಉತ್ತರವನ್ನು ಪಡೆದುಕೊಂಡಿದ್ದೇವೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡೋಣ ಸರಿ ನಾವು ಪಡೆಯಲಿರುವ ಉತ್ತರವು 1.74 ರಲ್ಲಿ 10 ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 5 ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದೋಷದ ಸುತ್ತಿನೊಳಗೆ ಇದು ಉತ್ತರ ಸರಿ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಪಠ್ಯದಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಚರ್ಚಿಸೋಣ ಇದು ಇನ್ಸರ್ಟ್ ಇಬುಕ್‌ನಿಂದ 3.32 ಆಗಿದೆ 250 ಗ್ರಾಂಗೆ 10 ಗ್ರಾಂ ch3 ch2 chcl coh ಅನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ನೀರಿನ ಘನೀಕರಣದ ಬಿಂದುವಿನಲ್ಲಿನ ಖಿನ್ನತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿ ನೀರು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವನು ಕೇಳುತ್ತಾನೆ g ಖಿನ್ನತೆ ಮತ್ತು ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದುವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅವನು 10 ಗ್ರಾಂ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕ ಮತ್ತು ಟ್ಯಾಂಡ್ರುಮ್ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಕವು ch3 ch2 ch cl ಕೂಹ್ ಆಗಿರುವಾಗ ಡೆಲ್ಟಾ tf ah ಎಂದು ಕೇಳುತ್ತಾನೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ 250 ಗ್ರಾಂ ನೀರಿಗೆ 10 ಗ್ರಾಂ ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವು 250 ಆಗಿದೆ ಗ್ರಾಂ ಮತ್ತು ನಮಗೆ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಕಾ ಈ ಆಮ್ಲಕ್ಕೆ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 1.4 ರಿಂದ 10 ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 3 ಮತ್ತು ನೀರಿಗೆ ಕೆಎಫ್ 1.86 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಕೆಜಿ ಪ್ರತಿ ಮೋಲ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಖಿನ್ನತೆ ಮತ್ತು ಘನೀಕರಣ ಬಿಂದುವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ ಸಾಮಾನ್ಯ ಸೂತ್ರವು kb m ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇರುವ ಎಲ್ಲಾ ಘಟಕಗಳ ಮೊಲಾರಿಟಿಯು ಕೇವಲ ಸರಳತೆಗಾಗಿ ಸರಿ ಎಂದು ನಾನು ಇದನ್ನು ಬರೆಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಸಂಪೂರ್ಣ ಸಂಯುಕ್ತವು ಸರಳವಾಗಿ h ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು ವಿಭಜನೆಯಾಗಲಿದೆ ಮತ್ತು ನನಗೆ h ಪ್ಲಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಪರಿಹಾರದಲ್ಲಿ ಮೈನಸ್ ನೀಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಏಕಾಗ್ರತೆ ವೇಳೆ ಸೈದ್ಧಾಂತಿಕ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ha c ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ವಿಘಟನೆಯ ನಂತರ ವಿಘಟನೆಯ ಮಟ್ಟವು ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿದ್ದರೆ, ವಿಘಟನೆಯ ನಂತರ h ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು c ಆಗುತ್ತದೆ, h ನ 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಸಾಂದ್ರತೆಯು h ಜೊತೆಗೆ c ಆಲ್ಫಾ ಆಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ಮೈನಸ್ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು bec ಆಗುತ್ತದೆ ome c alpha
ಆದ್ದರಿಂದ ಈಗ ನಾನು ka ಅನ್ನು ಬರೆಯಬಹುದು, ಇದನ್ನು h ನ ಸಾಂದ್ರತೆ ಎಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾಗಿದೆ ಜೊತೆಗೆ ಒಂದು ಮೈನಸ್‌ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ha ah ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ನಾವು ಇದನ್ನು c ಮತ್ತು alpha ಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಬರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ h + c ಆಲ್ಫಾದ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಒಂದು ಮೈನಸ್ c ಅನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸಿ h ನ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ಸಾಂದ್ರತೆಯು c ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದನ್ನು ಹಾಕುವುದು ಮತ್ತು ಒಂದು c ಅನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದು ನಾವು c ಆಲ್ಫಾ ವರ್ಗವನ್ನು 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾದಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಸರಿ ಈಗ ನಾವು c ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸೋಣ ಅದು ವಿಘಟನೆಯ ಮೊದಲು ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿನ ದ್ರಾವಣದ ಸಾಂದ್ರತೆಯಾಗಿದೆ ನಾವು ಮೊಲಾರಿಟಿಯಲ್ಲಿ ಬರೆಯಲು ಬಯಸಿದರೆ ಅದು ಕೆ.ಜಿ.ಯಲ್ಲಿ ದ್ರಾವಕದ ಆಹ್ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಲಾದ ದ್ರಾವಣದ ಮೋಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನಾವು ಮೊಲಾಲಿಟಿ ಮತ್ತು ಮೊಲಾರಿಟಿಯನ್ನು ಒಂದೇ ಎಂದು ಪರಿಗಣಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ಏಕೆಂದರೆ ನಾವು ಆಹ್ ತೂಕವನ್ನು ಊಹಿಸಲಿದ್ದೇವೆ ದ್ರಾವಕದ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕವು 0.250 ಗ್ರಾಂ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಣದ ಪರಿಮಾಣವು 0.250 ಲೀಟರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಮೊಲಾಲಿಟಿ ಅಥವಾ ಮೊಲಾರಿಟಿಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ , ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದ ಅಗತ್ಯವಿದೆ. ಮೊಲೆಕ್ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಉಲಾರ್ ತೂಕವು 15 ಜೊತೆಗೆ 14 ಜೊತೆಗೆ 13 ಜೊತೆಗೆ 35.5 ಆಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು 12 ಜೊತೆಗೆ 113 ಜೊತೆಗೆ 30 ರಿಂದ 45 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 35 ಜೊತೆಗೆ 45 80 80 ಜೊತೆಗೆ 1529 ಜೊತೆಗೆ 13 42 ಮತ್ತು 0.5 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 122 ರ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವಾಗಿದೆ. ಸಂಯುಕ್ತವು 122.5
ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಮತ್ತು 2 ಸರಳವಾಗಿ 10 ರಿಂದ 122.5 ಆಗಿದೆ ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ನನ್ನ ಬಳಿ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಯಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು 122.5 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 0.250 ಕೆಜಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಕೆಜಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಇದನ್ನು ಮೌಲ್ಯಮಾಪನ ಮಾಡಿದರೆ 0.3265 ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಎರಡು ಆರು ಮತ್ತು ಈಗ ನನಗೆ ಕ್ಯಾಲ್‌ಗೆ ಆಲ್ಫಾ ಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ನಾನು ಈ ಸಮೀಕರಣದಲ್ಲಿ ಹಾಕಲಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಪಾಯಿಂಟ್ ಮೂರು ಎರಡು ಆರು ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಅನ್ನು ಒಂದು ಮೈನಸ್‌ನಿಂದ ಭಾಗಿಸುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕ್ವಾಡ್ರಾಟಿಕ್ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಲು ಆದರೆ ನಮಗೆ ಸಾಧ್ಯವೇ ಎಂದು ನೋಡೋಣ ಅಂದಾಜನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡಿ ಮೊದಲು ಅಂದಾಜು ಆಲ್ಫಾ ಒಂದಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ನಗಣ್ಯವಾಗಿದೆ ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ಆಲ್ಫಾ ಕೇವಲ ah 1.4 ರಿಂದ 10 ಮೈನಸ್ 3 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ವರ್ಗಮೂಲವನ್ನು 0.326 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಉತ್ತರವು ಆಲ್ಫಾ ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಆರು ಐದು ಐದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಬಿಂದುವನ್ನು ನಿರ್ಲಕ್ಷಿಸಿದ್ದೇವೆ ಆಲ್ಫಾಕ್ಕೆ ಸಂಬಂಧಿಸಿದಂತೆ ಶೂನ್ಯ ಆರು ಐದು ಐದು ಭೇದದ ಮರುಕ್ಯಾಲ್ಕುಲೇಟರ್‌ನಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಬದಲಿಸಲಿರುವ ಪರಿಹಾರವನ್ನು ನೀವು ಪರಿಷ್ಕರಿಸಲು ಬಯಸುತ್ತೀರಿ ಆದರೆ ನೀವು ಈ ಕ್ವಾಡ್ರಾಟಿಕ್ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಪರಿಹರಿಸಲು ಬಯಸದಿದ್ದರೆ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚಿನ ಕ್ರಮದ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ನಾನು ಪುನರಾವರ್ತಿತವಾಗಿ ಮಾಡಬಹುದು ಇಲ್ಲಿ ಅಂದಾಜು ಮಾಡಿ ಆಲ್ಫಾ ಮತ್ತು ನೀವು ಪಡೆಯುವ ಯಾವುದೇ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಪರ್ಯಾಯವಾಗಿ ಇರಿಸಿಕೊಳ್ಳಿ ಮತ್ತು ಒಂದೆರಡು ಪುನರಾವರ್ತನೆಗಳು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ಅದು ಹಲವು ಬಾರಿ ಒಮ್ಮುಖವಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಅದು ಒಮ್ಮುಖವಾಗುವುದನ್ನು ನಾನು ಹೆಚ್ಚಾಗಿ ನೋಡಿದ್ದೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇದನ್ನು ಹಿಂತಿರುಗಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಹೋಗುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಕಾ ಅನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು 0.326 ಆಲ್ಫಾ ವರ್ಗಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಅದು 0.9345 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ಈ ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಬಳಸಿ ಇಲ್ಲಿ k ಅನ್ನು ನೀಡಿದಾಗ ನಾನು 63 ಅನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಸರಳವಾಗಿ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಆರು ಮೂರು ಮೂರು
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ತುಂಬಾ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿದ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಈಗ ನಾವು ಡೆಲ್ಟಾ t ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬೇಕಾಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ m ಪ್ರಸ್ತುತ ಇರುವ ಎಲ್ಲಾ ಜಾತಿಗಳಲ್ಲಿನ ಎಲ್ಲಾ ಜಾತಿಗಳ ಒಟ್ಟು ಸಾಂದ್ರತೆಯು hah ಜೊತೆಗೆ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಹಾಗಾಗಿ ನಾನು ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೆ m ಸರಳವಾಗಿ c ಆಗಿರುತ್ತದೆ 1 ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಗುಣಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಎಲ್ಲಾ ಮಾಹಿತಿಯನ್ನು ಹಾಕಿದರೆ kb ಅನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಇದು k fkf ಅನ್ನು 1.86 ಅನ್ನು c ನಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಅಂದರೆ ನಾನು ಈಗಾಗಲೇ ಎಲ್ಲೋ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿದ್ದೇವೆ ಅಂದರೆ 0.326 ಅನ್ನು ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಆಲ್ಫಾ ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಆರು ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಆರು ಮೂರು ಮೂರು ಮತ್ತು ಈಗ ನಾವು ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿಎಫ್ ಅನ್ನು 1.86 ರಿಂದ 0.326 ರಿಂದ 1.0633 ರಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಮತ್ತು ಉತ್ತರವು 0.645 ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದುವಿನ ಬದಲಾವಣೆಯು 0.645 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಅಥವಾ ಡಿಗ್ರಿ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಆಹ್ ಒನ್ ಟಾಪ್ ಫ್ಯಾಕ್ಟರ್ ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಅದು ಸರಳವಾಗಿ ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಎಂದು ನಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಒಂದು ಉನ್ನತ ಅಂಶವು ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿದೆ, ಇದನ್ನು ನಾವು ಕಳೆದ ತರಗತಿಯಲ್ಲಿ ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಅದು ಒಂದು ಬಿಂದುವಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿದೆ ಶೂನ್ಯ ಆರು ಮೂರು ಮೂರು ಸರಿ ನಾವು ಪರಿಹರಿಸಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸೋಣ ಈ ಅಧಿವೇಶನದಲ್ಲಿ ಒಂದು ಕೊನೆಯ ಸಮಸ್ಯೆ ಸರಿ ಮುಂದಿನ ಸಮಸ್ಯೆ ಹತ್ತೊಂಬತ್ತು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಗ್ರಾಂ ch ಎರಡು fc coh 500 ಗ್ರಾಂ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ಖಿನ್ನತೆ ಮತ್ತು ನೀರಿರುವ ಘನೀಕರಣದ ಬಿಂದುವನ್ನು ಗಮನಿಸಿದ 1.0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಅಂಶ ಮತ್ತು ವಿಘಟನೆಯ ಕೊರತೆಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಿ ಫ್ಲೋರೋಅಸೆಟಿಕ್ ಆಮ್ಲದ ಸ್ಥ್ಯಾಂಟ್ ಸರಿ ಇದು ತುಂಬಾ ಆಹ್ ಇದು ನಾವು ಈ ಹಿಂದೆ ಚರ್ಚಿಸಿದ ಸಮಸ್ಯೆಗೆ ಹೋಲುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆಮ್ಲದ 19.5 ಗ್ರಾಂ 19.5 ಗ್ರಾಂ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕ 19.5 ಗ್ರಾಂ ಮತ್ತು ದ್ರಾವಣವು 500 ಗ್ರಾಂ ನೀರಿನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ ch2 fcooh
ಆದ್ದರಿಂದ ತೂಕ ದ್ರಾವಕವು 500 ಗ್ರಾಂ ಖಿನ್ನತೆ ಮತ್ತು ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದುವು ನೀರನ್ನು 1.0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಎಂದು ಗಮನಿಸಲಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿಎಫ್ ಅನ್ನು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಶೂನ್ಯ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಎಂದು ಗಮನಿಸಿದರೆ ಒಂದು ಉನ್ನತ ಅಂಶವನ್ನು ಲೆಕ್ಕಹಾಕಿ i ಮತ್ತು ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರಾಂಕವನ್ನು ನಾನು ಈ ಸಂಪೂರ್ಣ ಸಮೀಕರಣದ ವಿಘಟನೆಯನ್ನು ಬರೆದರೆ ಮತ್ತೆ ಸರಿ ha ನನಗೆ h ಪ್ಲಸ್ ಜೊತೆಗೆ ಮೈನಸ್ ಅನ್ನು ನೀಡುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಊಹಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಇದು ಒಂದು ವೇಳೆ ಆರಂಭಿಕ ಸಾಂದ್ರತೆಯು c ಅಸಂಘಟಿತ ಏಕಾಗ್ರತೆ ಆಗಿದ್ದರೆ ಮತ್ತು ವಿಘಟನೆಯ ಪದವಿಯ ನಂತರ ಏಕಾಗ್ರತೆಯು ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನಂತರ ಏಕಾಗ್ರತೆಗೆ h + ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು cl ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರತಿಯೊಂದು ಜಾತಿಯ ಒಟ್ಟು ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಸಿ ಒನ್ ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಚರ್ಚಿಸಿದಂತೆ ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ಅಂಶವು ಸಿ 1 ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಸಿ 1 ಮತ್ತು ka ಎಂಬುದು ha ದ ಸಾಂದ್ರೀಕರಣದಿಂದ ಗುಣಿಸಿದಾಗ ಒಂದು ಮೈನಸ್‌ನ ಸಾಂದ್ರತೆಯಿಂದ ಗುಣಿಸಲ್ಪಡುತ್ತದೆ , ಅದು c 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಆಲ್ಫಾ ಸ್ಕ್ವೇರ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ c 1 ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಸರಿ ಮತ್ತು ನಾವು c ಅನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ c ಮೊಲಾರಿಟಿ ಅಥವಾ ಮೊಲಾರಿಟಿ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ನಾವು ಈ ದುರ್ಬಲವಾದ ಜಲೀಯ ದ್ರಾವಣದ ಮೊಲಾರಿಟಿ ಮತ್ತು ಮೊಲಾರಿಟಿಯಲ್ಲಿದ್ದೇವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಮೋಲ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ನಾವು ಬಯಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೋಲ್‌ಗಳಾಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲು ನಮಗೆ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಈ ಸಂಯುಕ್ತದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕ 14 ಪ್ಲಸ್ 9 ಜೊತೆಗೆ 12 13 ಜೊತೆಗೆ 30 45 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 4 9 18 1 2 3 7 8.
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕವು 78 ಆಗಿರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ದ್ರಾವಕದ ಮೋಲ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ 19.5 ಗ್ರಾಂ ಅನ್ನು ಉಹ್ ಆಣ್ವಿಕ ತೂಕದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿದಾಗ ಅದು 78 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸುತ್ತದೆ ನಾವು ದ್ರಾವಕದ ಪರಿಮಾಣ ಅಥವಾ ಆಹ್ ದ್ರಾವಕದ ತೂಕಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುವ ದ್ರಾವಣದ ಪರಿಮಾಣವನ್ನು ಪರಿಗಣಿಸುತ್ತೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಮೊಲಾಲಿಟಿಯನ್ನು ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡುವುದು 0.5 ಆಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 19.5 ಅನ್ನು 78 ರಿಂದ ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಎಂದು ಭಾಗಿಸುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಓಹ್ ಇದು ತುಂಬಾ ಸರಳವಾಗಿ ಒಂದೊಂದಾಗಿ ಹೊರಬರುತ್ತದೆ ಶೂನ್ಯ ಬಿಂದು ಐದು ಮೋಲಾಲ್ ಅಥವಾ ಮೋಲಾರ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸಿ ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಟಿಎಫ್ ಅನ್ನು ನೀಡಿದ್ದೇವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿಎಫ್ ಕೆಎಫ್ ಎಂ ಆಗಿದೆ, ಅಲ್ಲಿ ಮೀ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಒಟ್ಟು ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಸಿ ಆಗಿರುವ ಎಲ್ಲಾ ಜಾತಿಗಳು 1 ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು ಗುಣಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಿ 1 ಆಗಿ ಕೆಎಫ್ ಆಗಲಿದೆ ಜೊತೆಗೆ alpha kf ಅನ್ನು ಕೊನೆಯ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಆರು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂಟು ಆರು ಅನ್ನು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದರಿಂದ ಗುಣಿಸಿ ah ಅನ್ನು ಒಂದು ಪ್ಲಸ್ l ನಿಂದ ಗುಣಿಸಿದರೆ ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು 1 ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾವನ್ನು 1.0 ಗೆ ಸಮಾನವಾದ 1.86 ರಿಂದ 0.5 ರಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ 2 ಭಾಗಿಸಿ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು 1.86 ರ ಹೊತ್ತಿಗೆ ಸರಿ ಈ ವ್ಯಾಯಾಮದಲ್ಲಿನ ಈ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳಲ್ಲಿನ ಸಮಸ್ಯೆಯೆಂದರೆ ಎಷ್ಟು ಮಹತ್ವದ ಅಂಕಿಅಂಶಗಳನ್ನು ಒಯ್ಯಬೇಕು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸರಿ ನಾನು ಕೇವಲ 1.075 ಆಹ್ ಅನ್ನು ಒನ್ ಪ್ಲಸ್ ಆಲ್ಫಾ ಎಂದು ಒಯ್ಯುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಸರಳವಾಗಿ ಶೂನ್ಯ ಸೆವೆನ್ ಫೈವ್ ಆಗುತ್ತದೆ, ನಾನು ಕೇವಲ ಎರಡು ಮಹತ್ವದ್ದಾಗಿದ್ದರೆ ನನಗೆ ಸಿಗುವುದಿಲ್ಲ ಯಾವುದೇ ಉತ್ತರ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಲ್ಫಾ ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆ ಏಳು ಐದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈಗಾಗಲೇ ಒಂದು ಉನ್ನತ ಅಂಶವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಕಾ ಈಗ ಅದು ಸರಳವಾಗಿದೆ c ಈಗ ನಾವು ಪಾಯಿಂಟ್ ಐದು ಅನ್ನು ಪಾಯಿಂಟ್ ಸೊನ್ನೆ ಏಳು ಐದು ಚೌಕಕ್ಕೆ ಒಂದು ಮೈನಸ್ ಆಲ್ಫಾದಿಂದ ಭಾಗಿಸಿ ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂಬತ್ತು ಎಂದು ಈಗಾಗಲೇ ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಎರಡು ಐದು ಮತ್ತು ಈಗ ನಾವು ಈ ಕ್ಷುಲ್ಲಕ ಸೊನ್ನೆ ಏಳು ಐದು ಚೌಕವನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೂರು ಪಾಯಿಂಟ್ 0 ಅನ್ನು 10 ಮೈನಸ್ 3 ಗೆ ನಾವು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಆಮ್ಲದ ವಿಘಟನೆಯ ಸ್ಥಿರತೆಯನ್ನು ಪಡೆಯುತ್ತೇವೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಈ ಸೆಶನ್ ಅನ್ನು ಎಲ್ಲಿ ನಿಲ್ಲಿಸುತ್ತೇವೆ

Prutor@IITK