ಈಗ ಇದು ಏಕೆ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ, ಏಕೆಂದರೆ ಇದು ಮೀನುಗಳು ಮತ್ತು ಇತರ ಸಮುದ್ರ ಪ್ರಾಣಿಗಳ ಮೇಲೆ ಸಮುದ್ರ ಜೀವಿಗಳ ಮೇಲೆ ಮಹತ್ತರವಾದ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ಹೇಳುವ ಸರೋವರ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಸ್ಥಿರ ನೀರಿನ ದೇಹವು ಅವರಿಗೆ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿನ ವಸ್ತುಗಳನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಅವು ವಿಸ್ತರಿಸುತ್ತವೆ ಆದರೆ ಕೆಲವು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಶೂನ್ಯ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ನೀರನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡಿದಾಗ ಅದರ ಪರಿಮಾಣವು ತಾಪಮಾನವು 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗೆ ತಲುಪುವವರೆಗೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಿಂದ ನೀರು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ವರ್ತಿಸಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯೊಂದಿಗೆ ಪರಿಮಾಣವು ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ 0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಿಂದ 4 ನಡುವೆ ಸರಿ ನಿಮಗೆ ನೆನಪಿಸಲು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ 0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಅನ್ನು ಐಸ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ನೀರು ಹೆಪ್ಪುಗಟ್ಟಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಕಣ್ಣು ಕರಗಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಆಹ್ ನೀವು ಹೊಂದಿರುವಾಗ ನೀರಿನ ಪ್ರಮಾಣವು ಈ ತಾಪಮಾನದ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ನೀರಿನ ಪ್ರಮಾಣವು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು 0 ರಿಂದ 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಸರಿ ಈಗ ಇದರ ಅರ್ಥ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಪ್ರಮಾಣದ ನೀರಿಗೆ ಅದು ಕನಿಷ್ಟ ಪರಿಮಾಣ um ಅಥವಾ ಅಥವಾ ಆ ಪ್ರದೇಶದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಆ ನಾಲ್ಕು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಹತ್ತಿರ ಗರಿಷ್ಠ ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿಮಗೆ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಹೇಳಲು ಅದೇ ಹೇಳಿಕೆಯೆಂದರೆ, ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ನೀರಿನ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಗೆ ಅಥವಾ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ನೀರಿನ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಬರೆಯಲು ಕನಿಷ್ಠ ಪರಿಮಾಣ ಅಥವಾ ಗರಿಷ್ಠ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ನಾಲ್ಕು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಆಹ್ ಆಗಿದೆ. 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಮತ್ತು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಆಕೃತಿಯ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ನಾವು ಈ ಫಲಿತಾಂಶವನ್ನು ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಲು ಬಯಸಿದರೆ ಅದನ್ನು ಹೀಗೆ ತೋರಿಸಬಹುದು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 1 ಕೆಜಿ ನೀರಿನ ಪರಿಮಾಣದ ಪರಿಮಾಣವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು 10 ರಲ್ಲಿ ಪವರ್ ಮೈನಸ್ 3 ಮೀಟರ್ ಕ್ಯೂಬ್ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಇದು ನನ್ನ ತಾಪಮಾನ ಮಾಪಕ ಮತ್ತು ಇದು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ 0 ಟಿ ಮೀನ್‌ನಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದಂತೆ ಪರಿಮಾಣವು ನಿಜವಾಗಿ ಕಡಿಮೆಯಾಗಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಹೆಚ್ಚಾಗಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಇದು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಸೊನ್ನೆ ಒಂದು ಮೂರರಿಂದ aa ಮೌಲ್ಯಕ್ಕೆ ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತದೆ, ಅಂದರೆ ah 1 ನಿಖರವಾಗಿ 1 ಕ್ಕೆ ಹಲವು ದಶಮಾಂಶ ಬಿಂದುಗಳೊಂದಿಗೆ ಮತ್ತು ಸುಮಾರು 1 ಪಾಯಿಂಟ್‌ಗೆ ಏರುತ್ತದೆ ನಾನು ಅದನ್ನು ಇಲ್ಲಿ ಬರೆಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ 1.0 ಬಹುಶಃ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗೆ ಹತ್ತಿರದಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಪ್ರಮಾಣಕ್ಕೆ ಎಳೆಯಲಾಗಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಅದನ್ನು ಮುರಿಯುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಇಲ್ಲಿ ಸ್ಕೇಲ್ ಮತ್ತು ಬಹುಶಃ ಇಲ್ಲಿ ಸ್ಕೇಲ್ ಬ್ರೇಕಿಂಗ್ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಮತ್ತು ಇದು 0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಮತ್ತು ಇದು ಸುಮಾರು 10 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಚೆನ್ನಾಗಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಎಂದು ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು 0 4 ರಂತೆ ಬರೆಯಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು 10 ಮತ್ತು ಈ 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್

ಆದ್ದರಿಂದ 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ನಲ್ಲಿ ನೀರಿನ ಪರಿಮಾಣವು ಕನಿಷ್ಠವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಮುಟ್ಟುತ್ತದೆ ah ಇದು 1 ಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮೌಲ್ಯವು 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ನಲ್ಲಿ 1 ಕ್ಕೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಮೌಲ್ಯವು ಶೂನ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಇದು ಒಂದು ಪಾಯಿಂಟ್ ಟ್ರಿಪಲ್ ಸೊನ್ನೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ಮೂರು ಮತ್ತು ಇದರ ಪರಿಣಾಮವಾಗಿ ನೀವು ಸಾಂದ್ರತೆಯನ್ನು ಎಳೆದರೆ ಉಹ್ ಮತ್ತು ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಕೆಲವು ಮೌಲ್ಯದಿಂದ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಈ ರೀತಿ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇದು 4 ನಲ್ಲಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮತ್ತೆ ಟಿ ಡಿಗ್ರಿಯಲ್ಲಿದೆ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಮತ್ತು ಇದು ಸಾಂದ್ರತೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ನಿಖರವಾಗಿ 1 ಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾದ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು 0.9998 ಗೆ ಹತ್ತಿರವಿರುವ ಮೌಲ್ಯದಿಂದ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು 0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಅದು 0.99985 ಅನ್ನು ತಲುಪುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ 1 ಗೆ ನಿಖರವಾಗಿ ಸಮಾನವಾದ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ತಲುಪುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಏನಾದರೂ ಎಂದು ಹೇಳಿ ಯಾವುದೋ ವಿಷಯದ ಬಗ್ಗೆ ಅಥವಾ 10 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಬಹುಮಟ್ಟಿಗೆ ನೀರಿನ ವರ್ತನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಏಕತಾನತೆಯಲ್ಲದ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಏಕತಾನತೆಯಲ್ಲದ ಏಕತಾನತೆಯಲ್ಲ , ಅಂದರೆ ನಾವು ಮಾತನಾಡುವ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಅದು ಹೆಚ್ಚುತ್ತಿದೆ ಅಥವಾ ಅದು ನಾವು ಮಾತನಾಡುತ್ತಿರುವ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯಲ್ಲಿ ಇದು ಕಡಿಮೆಯಾಗುತ್ತಿದೆ ಆದರೆ ಇದು ಇಲ್ಲಿ ಕನಿಷ್ಠವನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಇಲ್ಲಿ ಸಾಂದ್ರತೆಯ ಪ್ರೊಫೈಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಗರಿಷ್ಠವಾಗಿ ಭಾಷಾಂತರಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ತಾಪಮಾನವು ಬದಲಾಗುತ್ತಿದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈಗ ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ಇದು ಸಮುದ್ರ ಜೀವಿಗಳಿಂದ ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಇದು ಏಕೆ ಹಾಗೆ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಸಮುದ್ರ ಜೀವನದಲ್ಲಿ ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಧ್ರುವಗಳ ಬಳಿ ಇರುವ ದೇಶಗಳಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ತುಂಬಾ ಮುಚ್ಚಿದ ದೇಶಗಳಲ್ಲಿ ಕೆನಡಾ ಅತ್ಯಂತ ಶೀತ ದೇಶಗಳಲ್ಲಿ ಒಂದಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ಈ ಸಮಸ್ಯೆ ತುಂಬಾ ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಎಂದು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸೋಣ.

ಆದ್ದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಗಾಳಿಯ ಉಷ್ಣತೆಯು ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಚಳಿಗಾಲದಲ್ಲಿ ಕಡಿಮೆಯಾದಾಗ ಗಾಳಿಯ ಮೇಲ್ಮೈ ತಣ್ಣಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಗಾಳಿಯ ಉಷ್ಣತೆಯು ಇನ್ನೂ 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಮೇಲ್ಮೈ ಮಟ್ಟ o ನೀರು ತಣ್ಣಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಭಾರವಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಸರಿಯಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕೆಳಗಿನ ಮಟ್ಟವು ಮೇಲಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಮತ್ತೆ ತಣ್ಣಗಿರುವ ಗಾಳಿಯೊಂದಿಗೆ ಸಂಪರ್ಕಕ್ಕೆ ಬರುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಆದರೆ ಇನ್ನೂ 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ನೀರು ತಲುಪುವವರೆಗೆ ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯು ಮುಂದುವರಿಯುತ್ತದೆ. 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ತಾಪಮಾನ ಸರಿ ಈಗ ರಾತ್ರಿಯ ಸಮಯದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ತಾಪಮಾನವು 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಆಹ್ಗಿಂತ ಕಡಿಮೆಯಾದಾಗ ಅಥವಾ 0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಅನ್ನು ತಲುಪುತ್ತದೆ ಎಂದು ಹೇಳಿ ನಂತರ ಆಹ್ ಮೇಲಿನ ಪದರವು ಆಹ್ ಹೆಪ್ಪುಗಟ್ಟುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಮೇಲಿನ ಪದರವು ಘನೀಕರಿಸುವ ಆಹ್ ಪದರಗಳ ಮೇಲೆ ಪ್ರಭಾವ ಬೀರುತ್ತದೆ ಕೆಳಗೆ ಈ ಹೆಪ್ಪುಗಟ್ಟಿದ ಪದರ ಅಥವಾ ಮಂಜುಗಡ್ಡೆಯ ಪದರವು ಶಾಖವು ಕೆಳಕ್ಕೆ ಪರ್ಕಲೇಟ್ ಮಾಡಲು ಅಥವಾ ಆಹ್ ಪದರಗಳಿಗೆ ಅಹ್ ನೀರಿನ ಪದರಗಳಿಗೆ ಅಥವಾ ಕೆಳಗಿರುವ ನೀರು ಸರಿ ಮತ್ತು ನಡುವೆ ನಾವು ಹೇಳಿದಂತೆ ಶೂನ್ಯ ಮತ್ತು ನಾಲ್ಕು ಡಿಗ್ರಿಗಳ ನಡುವೆ ನಿರೋಧಕ ಹಾಳೆಯಾಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಆಹ್ ನೀರಿನ ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಗರಿಷ್ಠವಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಈ ಮಟ್ಟವು 0 ಡಿಗ್ರಿ ಅಥವಾ 0 ಮತ್ತು 4 ಡಿಗ್ರಿಗಳ ನಡುವೆ ಇರುತ್ತದೆ, ಸಾಂದ್ರತೆಯು ಆಹ್ ಗರಿಷ್ಠವಾಗಿರುತ್ತದೆ ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ಮೂಲತಃ ಉಹ್ ಅದು ಮುಳುಗುವುದಿಲ್ಲ

ಆದ್ದರಿಂದ ಉಹ್ ಮತ್ತಷ್ಟು ತಂಪಾಗುತ್ತದೆ ಶೂನ್ಯ d ಗಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಎಗ್ರೀ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಆಹ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ನಾಲ್ಕು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಮೇಲ್ಮೈ ಪದರವು ಕೆಳಗಿನ ಪದರಗಳಿಗಿಂತ ಕಡಿಮೆ ದಟ್ಟವಾಗಿರುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಆ ಕೆಳಗಿನ ಪದರಗಳಿಗಿಂತ ಕಡಿಮೆ ದಟ್ಟವಾಗಿರುವುದರಿಂದ ಅದು ಮೇಲೆ ತೇಲುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮುಖ್ಯವಾಗಿ ಈ ಮಂಜುಗಡ್ಡೆಯ ಪದರ ಅಥವಾ ಹೆಪ್ಪುಗಟ್ಟಿದ ನೀರು ಒಂದು ಆಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಶಾಖದ ನಿರೋಧಕ ಹಾಳೆಯು ಕೆಳಗಿನ ಪದರಗಳಿಗೆ ಹರಡಲು ಸಾಧ್ಯವಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಡೀ ಸರೋವರವು ಹೆಪ್ಪುಗಟ್ಟದೆ ಸಮುದ್ರ ಜೀವಿಗಳು ಬದುಕುಳಿಯುತ್ತವೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸರೋವರದ ಮೇಲ್ಭಾಗವು ಹೆಪ್ಪುಗಟ್ಟುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮೇಲ್ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಮಂಜುಗಡ್ಡೆಯ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ದಪ್ಪವು ರೂಪುಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ. ಉಳಿದ ನೀರನ್ನು ಇನ್ನೂ 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಿರ್ವಹಿಸಲಾಗಿದೆ, ಇದು ಸಮುದ್ರ ಜೀವಿಗಳು ಬದುಕಲು ಸಾಧ್ಯ ಮತ್ತು ಅನುಕೂಲಕರವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು 0 ಮತ್ತು 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ನಡುವೆ ಸಂಭವಿಸುವ ನೀರಿನ ಈ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಅಸಂಗತ ವರ್ತನೆಯಿಂದಾಗಿ ಇದು ಸಾಧ್ಯ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ. 0 ರಿಂದ 4 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕೂ ಮೀರಿ ಬಿಸಿಯಾದಾಗ ಪರಿಮಾಣವು ಸಂಕುಚಿತಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ, ಅದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕಾರ್ಯನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ ಎಂದು ನಾನು ಹೇಳಿದ್ದೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಈ ಶಾಖ ಮತ್ತು ಶಾಖ ಮತ್ತು ತಾಪಮಾನದ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇನೆ ಮತ್ತು ಉಷ್ಣ ಸಮತೋಲನದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆ ಮತ್ತು ಘನವಸ್ತುಗಳ ಉಷ್ಣ ವಿಸ್ತರಣೆಯ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಮತ್ತು ಈಗ ನಾವು ದ್ರವಗಳ ಉಷ್ಣ ವಿಸ್ತರಣೆಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಒಂದು ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುವುದು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನೀವು ಕಲಿತದ್ದು ನಿಮ್ಮ ಶಾಲಾ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ದೇಹದ ಉಷ್ಣತೆಯನ್ನು ಒಂದು ಡಿಗ್ರಿಯಿಂದ ಹೆಚ್ಚಿಸಲು ಅಗತ್ಯವಾದ ಶಾಖದ ಪ್ರಮಾಣ ಎಂದು ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾಗಿದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ವಸ್ತುವಿನ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಲು ಹೆಚ್ಚಿನ ಪ್ರಮಾಣದ ಶಾಖದ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ಎಂದು ತಿಳಿಯಲಾಗಿದೆ . ಹೆಚ್ಚಿನ ಮೌಲ್ಯಗಳು

ಆದ್ದರಿಂದ ಶಾಖದ ಪ್ರಮಾಣವು ಆಹ್ ಎರಡು ವಿಷಯಗಳಿಗೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇಲ್ಲಿ ಶೀರ್ಷಿಕೆಯನ್ನು ಬದಲಾಯಿಸೋಣ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಶಾಖದ ಪ್ರಮಾಣವು q ಎಂದು ಕರೆಯೋಣ q ವಸ್ತುವಿನ ಒಂದು ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಗೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ತಾಪಮಾನ ವ್ಯತ್ಯಾಸ
ಆದ್ದರಿಂದ ವಸ್ತುವಿನ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿ m ಮತ್ತು ತಾಪಮಾನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು ಡೆಲ್ಟಾ t ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ah q ah m ಗೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ t
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ t ah ಆಗಿದೆ ನೀವು ಅದರ t2 ಮೈನಸ್ t1
ಆದ್ದರಿಂದ t2 ಫಿನ್ ಆಗಿದೆ al ತಾಪಮಾನ ಮತ್ತು t1 ಎಂಬುದು ಆರಂಭಿಕ ತಾಪಮಾನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ q ಅನ್ನು m ಗೆ ah ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ t ಗೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಎಂದು ಬರೆಯಬಹುದು
ಆದ್ದರಿಂದ q ಕೆಲವು c m ಡೆಲ್ಟಾ t ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ c ಅನುಪಾತದ ಸ್ಥಿರವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು ಸಹಜವಾಗಿ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ah ಅಥವಾ ಬದಲಿಗೆ si ಯುನಿಟ್ ah ಅನ್ನು ah ನಲ್ಲಿ ah ನಲ್ಲಿ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿ ಕೆಜಿ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಸರಿ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಶಾಖವನ್ನು ಜೌಲ್‌ನಲ್ಲಿ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಕೆಜಿಯಲ್ಲಿ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ t ಅನ್ನು ah ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರತಿ ಕೆಜಿ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗೆ ಜೌಲ್ ಘಟಕವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಪ್ರತಿ ಬಾರಿ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದಾಗ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖಕ್ಕಾಗಿ ಕೆಲವು ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸುವುದು ಎಂದರೆ ನೀವು ದೈನಂದಿನ ಜೀವನದಲ್ಲಿ ನೀವು ಬಹಿರಂಗಪಡಿಸುವ ವಸ್ತುಗಳ ಕೆಲವು ಪ್ರಾತಿನಿಧಿಕ ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ನೀವು ತಿಳಿದಿರಬೇಕು ಎಂಬ ಅಂಶವನ್ನು ಪ್ರಭಾವಿಸುವುದು ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಕೆಲವು ಘನವಸ್ತುಗಳು ಮತ್ತು ಚೆನ್ನಾಗಿ ಘನವಸ್ತುಗಳ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಾನು ದ್ರವಗಳನ್ನು ಕ್ಲಬ್ ಮಾಡುತ್ತೇನೆ ಅದರ ಏಕೈಕ ಅನಿಲಗಳನ್ನು ಪ್ರತ್ಯೇಕವಾಗಿ ಚಿಕಿತ್ಸೆ ನೀಡಲಾಗುವುದು ಎಂಬ ಕಾರಣಕ್ಕಾಗಿ ನಾನು ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯದ ನಂತರ ಬರುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಘನವಸ್ತುಗಳು ಘನ ಪದಾರ್ಥಗಳಾಗಿವೆ. ವಸ್ತುವು ಉಮ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಅಲ್ಯೂಮಿನಿಯಂ ಆಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಿ ಒಂಬತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಪ್ರತಿ ಕೆಜಿಗೆ ಜೌಲ್‌ನಲ್ಲಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 900 ತಾಮ್ರವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಘನವಸ್ತುಗಳಿಗೆ ಅಹ್ ತಾಮ್ರ 387 ಗ್ಲಾಸ್ ಮತ್ತೆ ಅದರ ಪೈರೆಕ್ಸ್ ಗ್ಲಾಸ್ ಅದರ 840 ಮತ್ತು ಕಬ್ಬಿಣವು ಆಹ್ 452
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಘನವಸ್ತುಗಳು ಮತ್ತು ನೀರಿನಂತಹ ಕೆಲವು ದ್ರವಗಳನ್ನು ಹದಿನೈದು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಬರೆಯೋಣ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಹ್ ನಾಲ್ಕು ಒಂದು ಎಂಟು ಆರು ಆಹ್ ಪಾದರಸ ಆಹ್ ಎಂಬ ಮೌಲ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಸಂಖ್ಯೆಯನ್ನು ಪರಿಶೀಲಿಸುತ್ತೇನೆ ಹೌದು
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 4186 ಮತ್ತು ಪಾದರಸವು 139 ಮತ್ತು ಗ್ಲಿಸರಿನ್ ಆಗಿದೆ ಅಹ್ 2 4 1 0 ಈಗ ಈ ಸಂಖ್ಯೆಯು ನಿಮಗೆ ಗೊಂದಲಕ್ಕೊಳಗಾಗಬಹುದು ಮತ್ತು ಇದು ಏನೂ ಅಲ್ಲ ಆದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಒಂದು ಕಿಲೋ ಕ್ಯಾಲೋರಿ ಆಹ್ ಪ್ರತಿ ಕೆಜಿಗೆ ಆಹ್ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನ ವಿಷಯದಲ್ಲಿ ಬರೆಯುವಾಗ ಅದು 1 ಆಹ್ ಅದರ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಆಹ್ ನಾವು ಆಹ್ ನೊಂದಿಗೆ ಬಹಳ ಪರಿಚಿತವಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಇದು ನೀರಿಗಾಗಿ ಕನಿಷ್ಠ ಪಕ್ಷ ಪ್ರತಿ ಕೆಜಿ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗೆ ಜೌಲ್ ಪರ್ ಆಹ್‌ನ ಘಟಕಗಳಲ್ಲಿ ನಮಗೆ ಹೆಚ್ಚು ಪರಿಚಿತವಾಗಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಇದು ಕೆಜಿ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗೆ 1 ಕಿಲೋ ಕ್ಯಾಲೋರಿಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಮರ್ಥ್ಯಕ್ಕಾಗಿ ಘನವಸ್ತುಗಳು ಮತ್ತು ದ್ರವಗಳು ಮತ್ತು ಅನಿಲಗಳ ಕಾರಣಕ್ಕಾಗಿ ವಿಶೇಷ ಉಲ್ಲೇಖದ ಅಗತ್ಯವಿದೆ ನೀವು ಅನಿಲವನ್ನು ಸ್ಥಿರವಾದ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಸ್ಥಿರವಾದ ಪರಿಮಾಣದಲ್ಲಿ ಇರಿಸುತ್ತಿರಲಿ ಈಗ ಈ ಪ್ರಶ್ನೆಯು ಹೆಚ್ಚು ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ಎಂದು ನೀವು ನಮೂದಿಸಬೇಕಾಗಿದೆ, ಉಹ್ ನೀವು ಅನಿಲಗಳಿಗಾಗಿ ಘನವಸ್ತುಗಳು ಮತ್ತು ದ್ರವಗಳೊಂದಿಗೆ ವ್ಯವಹರಿಸುವಾಗ ಅವು ಖಂಡಿತವಾಗಿಯೂ ಬಹಳಷ್ಟು ಮಾಡುತ್ತವೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಬೌ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಅನಿಲಗಳ ಅನಿಲಗಳ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ c ಅನ್ನು ಆಹ್ ನಲ್ಲಿ ನಾವು ಸ್ಥಿರ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಈ ಆಹ್ ಅಕ್ಷರದ ಸಿ ಮೂಲಕ ಸೂಚಿಸುತ್ತೇವೆ um ಇದನ್ನು ನಾವು ಸಿಪಿ ಮತ್ತು ಸಿ ಎಂದು ಕರೆಯೋಣ ಸ್ಥಿರ ಪರಿಮಾಣದಲ್ಲಿ ಇದನ್ನು ಕರೆಯೋಣ ಸಿವಿ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಪ್ರಾತಿನಿಧಿಕ ಮೌಲ್ಯಗಳು ನಮಗೆ ಬಹಳ ಪರಿಚಿತವಾಗಿರುವ ಕೆಲವು ಅನಿಲಗಳಿಗೆ ಮತ್ತೆ ಅನಿಲ ಮತ್ತು ಅದರ ಸಿಪಿ ಮತ್ತೆ ಜೌಲ್ ಪ್ರತಿ ಕೆಜಿ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಮತ್ತು ಸಿವಿ ಜೌಲ್ ಪ್ರತಿ ಕೆಜಿ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಮತ್ತು
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾರಜನಕವು 1040 ಸಿಪಿ ಹೊಂದಿದೆ ಆದರೆ ಸಿವಿ 39 ಅದು ಸ್ಥಿರ ಪರಿಮಾಣದಲ್ಲಿ 7 39 ಇಂಗಾಲದ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್ ಆಹ್ ಆಗಿದೆ, ಇದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವಂತೆ co2 ನಿಂದ ಸೂಚಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದು 833 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದು 638 ah
ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತು 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನೀರಿನ ಆವಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಮಾತನಾಡುವುದಿಲ್ಲ ನೀರು ಆದರೆ ನಾವು ವಾ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಉಗಿ ಬಿಂದುವಿನಲ್ಲಿರುವ ಟರ್ ಆವಿ ah ಇದು

Prutor@IITK

ah 20 20 ಮತ್ತು 15 20 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಆಮ್ಲಜನಕವನ್ನು o2 ನೊಂದಿಗೆ ಬರೆಯೋಣ ಅದು 912 ಮತ್ತು 651 ಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೊರಬರುವ ಒಂದು ಪ್ರಮುಖ ವಿಷಯವೆಂದರೆ ನಿಮ್ಮ cp ಯಾವಾಗಲೂ cv ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸಲು ಅಥವಾ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ತಾಪಮಾನ ವ್ಯತ್ಯಾಸದ ಮೂಲಕ ತಾಪಮಾನದ ಮೂಲಕ ಅನಿಲವನ್ನು ಕೇಳಲು ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಶಾಖದ ಪ್ರಮಾಣಕ್ಕೆ ಅನುಪಾತದ ಸ್ಥಿರತೆಯಾಗಿ ಗೋಚರಿಸುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಥಿರ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಯಾವಾಗಲೂ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಸ್ಥಿರ ಪರಿಮಾಣದಲ್ಲಿ ಮತ್ತು ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ಇದು ಘನವಸ್ತುಗಳು ಮತ್ತು ದ್ರವಗಳಿಗೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನು ಮಾಡುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಇದು ಅನಿಲಗಳಿಗೆ ವ್ಯತ್ಯಾಸವನ್ನುಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಸಂಖ್ಯೆಗಳು ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಎಂದು ನೀವು ನೋಡುವಂತೆ ಅವು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ವಿಭಿನ್ನವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಲು ಆಹ್ ಥರ್ಮೋಡೈನಾಮಿಕ್ಸ್ ಅಧ್ಯಾಯದವರೆಗೆ ನೀವು ಕಾಯಬೇಕಾಗುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ ನೀವು ನಿರಂತರ ಒತ್ತಡದಲ್ಲಿ ಹೆಚ್ಚುವರಿ ಪ್ರಮಾಣದ ಕೆಲಸವನ್ನು ಮಾಡಲಾಗುವುದು ಮತ್ತು ಅದು ಪರಿಮಾಣದಲ್ಲಿ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದಕ್ಕಾಗಿಯೇ ನಿಮ್ಮ ಸಿಪಿ ಯಾವಾಗಲೂ ಹೆಚ್ಚಾಗಿರುತ್ತದೆ ಒಂದು cv ಮತ್ತು ah cp ಮತ್ತು cv ನಡುವಿನ ಸಂಬಂಧವಿದೆ , ಅದು ಅನಿಲಕ್ಕಾಗಿ ಪಡೆಯಬಹುದಾದ ಮೊನಾಟೊಮಿಕ್ ಅನಿಲ ಅಥವಾ ಡಯಾಟೊಮಿಕ್ ಅಥವಾ ಟ್ರಯಾಟೊಮಿಕ್ ಅನಿಲ ಎಲ್ಲವೂ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಶಾಖದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಉಷ್ಣ ವಿಸ್ತರಣೆ ಸೇರಿದಂತೆ ಹಲವಾರು ವಿಷಯಗಳನ್ನು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ನೀರಿನ ಅಸಂಗತ ವಿಸ್ತರಣೆಯ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳು ನಂತರ ನಾವು ತಾಪಮಾನ ಮಾಪಕಗಳು ಸೆಲ್ಸಿಯಸ್ ಮತ್ತು ಫ್ಯಾರನ್‌ಹೀಟ್ ಸ್ಕೇಲ್ ನಡುವಿನ ಪರಸ್ಪರ ಸಂಬಂಧದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದ್ದೇವೆ ತಾಪಮಾನದ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಮಾಪಕ ಮತ್ತು ಮುಖ್ಯವಾಗಿ ಸಂಪೂರ್ಣ ಶೂನ್ಯದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿಂದ ಅನಿಲ ನಿಯಮವನ್ನು ಪಡೆಯುವುದು p. t ಅಥವಾ p ನಿಂದ t ಗೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುವುದು ಸ್ಥಿರವಾಗಿದೆ ah ಕೆಲವು ಪ್ರಮುಖ ತಾಪಮಾನ ah ಮೌಲ್ಯಗಳನ್ನು ನೋಡೋಣ, ಅದು ಭೌತಶಾಸ್ತ್ರದ ವಿವಿಧ ಶಾಖೆಗಳಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುತ್ತದೆ, ಇದರಿಂದ ನಿಮ್ಮ ಮುಂದೆ ಕೆಲವು ಸಂಖ್ಯೆಗಳ ಸಿದ್ಧ ಉಲ್ಲೇಖವಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಮುಖ್ಯವಾಗಿ ನಿಮ್ಮ ಮಾಹಿತಿಗಾಗಿ ಮತ್ತು ಆದರೆ ಕೆಲವೊಮ್ಮೆ ಅಥವಾ ನೀವು ಜರ್ನಲ್ ಅಥವಾ ಪೇಪರ್ ಅಥವಾ ಪತ್ರಿಕೆಯನ್ನು ಓದಲು ಪ್ರಯತ್ನಿಸುತ್ತಿರುವಾಗ ಅವು ಸಾಕಷ್ಟು ಉಪಯುಕ್ತವಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂಖ್ಯೆಗಳನ್ನು ಉಲ್ಲೇಖಿಸಿದಾಗ ನೀವು ಅವರ ಅರ್ಥವೇನು ಎಂದು ತಿಳಿಯಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ತಾಪಮಾನ ಆಹ್ ಈಗ ನಾನು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಮತ್ತು ವಿದ್ಯಮಾನಗಳನ್ನು ವ್ಯಕ್ತಪಡಿಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ಅದು ಬಹಳ ಮುಖ್ಯವಾದ ಮತ್ತು ಭೌತಶಾಸ್ತ್ರದ ವಿವಿಧ ಶಾಖೆಗಳಲ್ಲಿ ಪರಿಣಾಮಗಳನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೀಲಿಯಂ ದ್ರವೀಕರಿಸಿದಾಗ 4.2 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಆಹ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಅದು ದ್ರವೀಕರಣದ ತಾಪಮಾನ ಅಥವಾ ಹೀಲಿಯಂ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ಅನಿಲವನ್ನು ದ್ರವ ಹೀಲಿಯಂ ಆಗಿ ಪರಿವರ್ತಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ನಾನು ಹೇಳಲು ಬಯಸುತ್ತೇನೆ ಸ್ಥಿರ ಪರಿಮಾಣದ ಅನಿಲ ಥರ್ಮಾಮೀಟರ್ ಎಂದು ನಾವು ಚರ್ಚಿಸಿದ್ದೇವೆ ಆಹ್ ನಾವು ಮೊದಲು ಎಳೆದ ಗಾಜಿನ ಬಲ್ಬ್ ಅನಿಲವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಹಗುರವಾದ ಅನಿಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಅದು ಒಂದು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅಥವಾ ಹೀಲಿಯಂ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ ಮತ್ತು ದ್ರವೀಕರಣದ ತಾಪಮಾನವು 4.2 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಆಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾನು ಇಲ್ಲಿ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಅನ್ನು ಬರೆಯುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ಬಗ್ಗೆ ಸರಳವಾಗಿ ಮಾತನಾಡುತ್ತೇನೆ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ದ್ರವೀಕರಿಸಿದಾಗ 20 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಸಂಖ್ಯೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ದ್ರವೀಕರಿಸಬಹುದು ಆಹ್ ಮತ್ತು ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಅನ್ನು ದ್ರವೀಕರಿಸಬಹುದು 20 ಕೆಲ್ವಿನ್ 20 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನೊಂದಿಗೆ 20 ಡಿಗ್ರಿ ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ ದ್ರವ ಹೈಡ್ರೋಜನ್ ಆಹ್ ಲಭ್ಯವಿದೆ , ನೀವು ಸರಿಯಾಗಿರಬೇಕು ಆಹ್ ಇದು 20 ಕೆಲ್ವಿನ್ 20 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿದೆ ಎಂದು ನೀವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಂಡಂತೆ ಆಹ್ ಎಫ್ ಶೂನ್ಯ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗಿಂತ ಕಳಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ನೀರಿನ ಘನೀಕರಣ ಬಿಂದು ಅಥವಾ ಮಂಜುಗಡ್ಡೆಯ ಬಿಂದುವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ಹೇಳಿದಂತೆ, ನಮ್ಮ ದಿನನಿತ್ಯದ ಅಗತ್ಯಗಳನ್ನು ಮೀರಿದ ವೈಜ್ಞಾನಿಕ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆಗಾಗಿ ಅಥವಾ ದೈನಂದಿನ ಇನ್‌ಪುಟ್ ಅನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ 0 ನಡುವೆ ನಿರ್ಬಂಧಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಮತ್ತು 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಅಥವಾ 32 ಫ್ಯಾರನ್‌ಹೀಟ್ 32 ಡಿಗ್ರಿ ಫ್ಯಾರನ್‌ಹೀಟ್‌ನಿಂದ 212 ಡಿಗ್ರಿ ಫ್ಯಾರನ್‌ಹೀಟ್ ಆದರೆ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆ ಉಹ್ ವೈಜ್ಞಾನಿಕ ಪ್ರಾಮುಖ್ಯತೆ ಇರುವ ತಾಪಮಾನಗಳು ಅದಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ ಅಥವಾ ಅದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿನದಾಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ 77 ನೀವು ಒಂದು ವಿಂಗಡಣೆಗೆ ಹೋದರೆ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ದ್ರವೀಕರಿಸಿದಾಗ ಆಹ್ ದ್ರವರೂಪದ ಸಾರಜನಕ ಪ್ರದರ್ಶನವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ವಿಜ್ಞಾನ ವಸ್ತುಸಂಗ್ರಹಾಲಯವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಒಂದು ಪ್ರದರ್ಶನದಲ್ಲಿ ದ್ರವ ಸಾರಜನಕವು ಒಂದು ಪಾತ್ರೆಯಿಂದ ಹೊಗೆಯನ್ನು ಹೊರಸೂಸುತ್ತದೆ, ಅದು ತುಂಬಾ ತಣ್ಣನೆಯ ಹೊಗೆಯನ್ನು ಹೊರಹಾಕುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ಕೈಗಳನ್ನು ಅದರಲ್ಲಿ ಹಾಕಲು ಎಂದಿಗೂ ಪ್ರಯತ್ನಿಸಬೇಡಿ ಏಕೆಂದರೆ ಈ ತಾಪಮಾನವು ತುಂಬಾ ತಂಪಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಇದು ಐಸ್ ಪಾಯಿಂಟ್‌ಗಿಂತ 200 ಡಿಗ್ರಿ ಕೆಳಗೆ ಇದೆ ಮತ್ತು ಸಂಪರ್ಕಕ್ಕೆ ಬರುವ ಯಾವುದಾದರೂ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ನಿಭಾಯಿಸುವಲ್ಲಿ ನೀವು ತುಂಬಾ ಜಾಗರೂಕರಾಗಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ಅದು ಇಲ್ಲಿದೆ n ಸಾರಜನಕವು ದ್ರವರೂಪದ ಸಾರಜನಕವನ್ನು ಅಲ್ಲಿ ತೋರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಕೆಲವು ಚಲನಚಿತ್ರ ಪ್ರದರ್ಶನಗಳಲ್ಲಿ ಅಥವಾ ಈ ಕೆಲವು ಟಿವಿ ಟೆಲಿವಿಷನ್ ಧಾರಾವಾಹಿಗಳಲ್ಲಿ ಬಹಳಷ್ಟು ಹೊಗೆ ಹೊರಬರುತ್ತಿದೆ ಎಂದು ತೋರಿಸಿದಾಗ ಅದು ಬಿಸಿ ಹೊಗೆಯಲ್ಲ ಅದು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಹೊಗೆಯಿಂದ ಬರುತ್ತಿದೆ ಲಿಕ್ವಿಡ್ ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಆಹ್ 273 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಿಂದ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ನೀರು ಹೆಪ್ಪುಗಟ್ಟುತ್ತದೆ ಅದು 0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ನಿಮ್ಮ ಸಿದ್ಧ ಉಲ್ಲೇಖಕ್ಕಾಗಿ ನಾನು ಇದನ್ನು ಬಳಸುತ್ತೇನೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರು ಇಲ್ಲಿ ಹೆಪ್ಪುಗಟ್ಟುತ್ತದೆ ಆಹ್ ಮುನ್ನೂರು ಹತ್ತು ಕೆಲ್ವಿನ್ ಮಾನವ ದೇಹದ ಉಷ್ಣತೆಯಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ನಿಮಗೆ ವೈದ್ಯರು ಹೇಳುತ್ತೇನೆ ಆಹ್ 310 ಕೆಲ್ವಿನ್ ನಿಮ್ಮ ದೇಹದ ಉಷ್ಣತೆಯನ್ನು ಎಂದಿಗೂ ಹೇಳಬೇಡಿ ಅಥವಾ ನಿಮಗೆ ಜ್ವರ ಇದ್ದರೆ ಅದು 98.6 ಡಿಗ್ರಿ ಫ್ಯಾರನ್‌ಹೀಟ್ ಮೀರಿದೆ ಎಂದು ಅವರು ಹೇಳುತ್ತಾರೆ ಅಥವಾ ಕೆಲವು ಅಸಾಧಾರಣ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ಅವರು 37 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡುತ್ತಾರೆ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯ ದೇಹದ ಉಷ್ಣತೆಯಾಗಿದೆ ಆದರೆ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಆಹ್ 373 ಅನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಲೇಪಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ ನೀರು ಕುದಿಯುವಾಗ ಆಹ್ 600 ಆಹ್ ಸೀಸವು ಕರಗಿದಾಗ ಸೀಸದ ಆಹ್ ಕರಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಪೆನ್ಸಿಲ್‌ಗಳ ತುದಿಗಳ ತುದಿಯಲ್ಲಿ ನೀವು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಅದು 600 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಆಹ್ ನಲ್ಲಿ ಕರಗುತ್ತದೆ, ಇದು 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಅಥವಾ 200 ಡಿಗ್ರಿ ಫ್ಯಾರನ್‌ಹೀಟ್‌ಗಿಂತ ಹೆಚ್ಚು ಆಹ್ ಆಗಿದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್ 6000 ಸೂರ್ಯನ ಮೇಲ್ಮೈ ತಾಪಮಾನ ah ಹದಿನಾರು ಸಾವಿರ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಭೂಮಿಯ ಕೋರ್ ತಾಪಮಾನ ah 10 ರಿಂದ ಶಕ್ತಿ 7 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಮುಖ್ಯ ತಾಪಮಾನ ಸೂರ್ಯ ಮತ್ತು 10 ಟು ದ ಪವರ್ 9 ಅತ್ಯಂತ ಬಿಸಿ ನಕ್ಷತ್ರಗಳ ಕೋರ್ ತಾಪಮಾನ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ಕೆಲವು ತಾಪಮಾನಗಳು ಆಹ್ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನೀವು ವೈಜ್ಞಾನಿಕ ಲೇಖನಗಳು ಮತ್ತು ವೈಜ್ಞಾನಿಕ ನಿಯತಕಾಲಿಕಗಳಲ್ಲಿ ನೋಡಬಹುದು ಆಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇವು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ದೊಡ್ಡ ತಾಪಮಾನಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅತ್ಯಂತ ಬಿಸಿಯಾದ ನಕ್ಷತ್ರಗಳು ಮತ್ತು

ನೀವು ನಕ್ಷತ್ರಗಳ ಬಗ್ಗೆ ಓದಿದಾಗ ಬಿಳಿ ಕುಬ್ಜಗಳಂತೆ ಇಲ್ಲ ಮತ್ತು ನಕ್ಷತ್ರಗಳ ವಿಷಯವು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಹೀಲಿಯಂ ಅನಿಲಗಳು ಎಂದು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆ, ಅದು ನಕ್ಷತ್ರಗಳನ್ನು ಹೊಳೆಯುವಂತೆ ಮಾಡಲು ಯಾವಾಗಲೂ ಸುಡಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದರೆ ಈ ನಕ್ಷತ್ರಗಳಲ್ಲಿ ಕೆಲವು ಸಂಪೂರ್ಣತೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ. ಹೀಲಿಯಂನ ವಿಷಯವು ಬಹುತೇಕ ಬಳಕೆಯಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ಅವು ಇನ್ನು ಮುಂದೆ ಸತ್ತ ನಕ್ಷತ್ರಗಳಂತೆ ಇರುವುದಿಲ್ಲ, ಬಿಳಿ ಕುಬ್ಜವು ಅಂತಹ ವಿಷಯಗಳಿಗೆ ಉದಾಹರಣೆಯಾಗಿದೆ, ಇವುಗಳನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಉನ್ನತ ಮಟ್ಟದಲ್ಲಿ ಕಲಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು ವಿವರಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಆದರೆ ಇವುಗಳು 4.2 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಿಂದ 0 ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಿಂದ 10 ರವರೆಗೆ ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತವೆ, 9 ಕೆಲ್ವಿನ್ ವರೆಗೆ ನಾವು ವಿಭಿನ್ನ ವಿದ್ಯಮಾನಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ, ಅದು ವೈಜ್ಞಾನಿಕವಾಗಿ ನಮಗೆ ನೆನಪಿಸಲು ಮುಖ್ಯವಾಗಿದೆ, ನಾವು ವಸ್ತುವಿನ ಉಷ್ಣ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಚರ್ಚಿಸುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖದ ಬಗ್ಗೆ ನಾವು ಮಾತನಾಡುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಮತ್ತು ಅದನ್ನು ಹೇಗೆ ವ್ಯಾಖ್ಯಾನಿಸಲಾಗಿದೆ ಎಂದರೆ ವಸ್ತುವನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡಲು ಮತ್ತು ಆ ಮೂಲಕ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುವ ಶಾಖದ ಪ್ರಮಾಣವು ವಸ್ತುವಿನ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಗೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅದು ಪ್ರೇರೇಪಿಸುವ ತಾಪಮಾನದ ಬದಲಾವಣೆಗೆ ಅನುಪಾತದಲ್ಲಿರುತ್ತದೆ. ಶಾಖದ ಸೇರ್ಪಡೆಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಇದನ್ನು ಸಮಾನತೆಯೊಂದಿಗೆ ಬರೆದರೆ ನಮಗೆ ಅನುಪಾತದ ಸ್ಥಿರಾಂಕದ ಅಗತ್ಯವಿರುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಸ್ತುವಿನ ಮೇಲೆ ಅವಲಂಬಿತವಾಗಿರುವ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ, ಈಗ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೇಗೆ ಅಳೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂಬುದನ್ನು ನೋಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಅಳೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಉಪಕರಣವನ್ನು ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಲೋರಿ ಮೀಟರ್ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ಎಂದರೇನು, ಆಹ್ ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ಥರ್ಮೋಸ್‌ನಂತಹ ಉಪಕರಣವನ್ನು ನೀವು ಎಲ್ಲಿ ನೋಡಿದ್ದೀರಿ ? ಓಟ್ ಕಾಫಿ ಅಥವಾ ಬಿಸಿ ಚಹಾವನ್ನು ವಿಶೇಷವಾಗಿ ಕಚೇರಿಗಳಲ್ಲಿ ಶೇಖರಿಸಿಡಲಾಗುತ್ತದೆ, ಅದು ಕೆಲವು ರೀತಿಯ ನಿರೋಧಕ ಗೋಡೆಯನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಮತ್ತು ಅದರ ಹೊರಗೆ ಒಂದು ನಿರೋಧಕ ಗೋಡೆಯಿದೆ ಮತ್ತು ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ವಸ್ತುವನ್ನು ಇರಿಸಲಾಗಿರುವ ಒಳ ಸ್ಥಳವಿದೆ ಮತ್ತು ಒಬ್ಬರು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಅಳೆಯಬಹುದು ನಾವು ಮೊದಲೇ ಮಾತನಾಡಿರುವ ಗಾಜಿನ ಥರ್ಮಾಮೀಟರ್‌ನಲ್ಲಿರುವ ಪಾದರಸದಂತಹ ಥರ್ಮಾಮೀಟರ್ ಇಲ್ಲಿ ದ್ರವವಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇಲ್ಲಿ ದ್ರವವಿದೆ, ಅದರ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಥರ್ಮಾಮೀಟರ್ ಬಳಸಿ ಅಳೆಯಬಹುದು ಮತ್ತು ಈ ಥರ್ಮೋಸ್ ಅಥವಾ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ಶಾಖವನ್ನು ಅನುಮತಿಸುವುದಿಲ್ಲ ಒಳಗಿನ ಫ್ಲಾಸ್ಕ್ ಅಥವಾ ಒಳಗಿನ ಕಂಟೈನರ್‌ನಲ್ಲಿ ಎರಡು ಮೂರು ಪದಾರ್ಥಗಳನ್ನು ಇರಿಸಿದರೆ ಸೋರಿಕೆ ಅಥವಾ ಶಾಖವು ಒಳಗೆ ಬರಬಹುದು, ಆದರೆ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರುವ ಶಾಖದ ಹರಿವು ಶಾಖದ ಹರಿವು ಸಾಧ್ಯ. ಆ ಘಟಕ ಪದಾರ್ಥಗಳ ನಡುವೆ ಎರಡರ ನಡುವಿನ ವ್ಯತ್ಯಾಸ ah

ಆದ್ದರಿಂದ ಶಾಖವು ಹೊರಗಿನ ಶಾಖದಿಂದ ಶಕ್ತಿಯ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಬರದಿದ್ದರೂ ಸಹ ಒಂದು ವಸ್ತುವಿನಿಂದ ಇನ್ನೊಂದಕ್ಕೆ ಹರಿಯಬಹುದು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಒಬ್ಬರು ಟಿ ಮತ್ತು ಐಸ್ ಕ್ಯೂಬ್‌ಗಳು ನಂತರ ಶಕ್ತಿಯ ಸಂರಕ್ಷಣೆಯ ಕಾನೂನಿನ ಪ್ರಕಾರ ಬಿಸಿ ಚಹಾದಿಂದ ಐಸ್ ಕ್ಯೂಬ್‌ಗಳಿಗೆ ಶಾಖವು ಹರಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮವಾಗಿ ಒಬ್ಬರು ಸಾಕಷ್ಟು ಸಮಯ ಕಾಯುತ್ತಿದ್ದರೆ ಆಹ್ ಮತ್ತು ವ್ಯವಸ್ಥೆಯಲ್ಲಿ ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಸಾಧಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ದೊಡ್ಡ ಸಾಧನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ನೋಡೋಣ ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆಯ ಮೂಲಕ ಈ ಉಪಕರಣವು ಅಜ್ಞಾತ ವಸ್ತುವಿನ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೇಗೆ ಅಳೆಯಬಹುದು,

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದನ್ನು ಸಂಖ್ಯಾತ್ಮಕ ಉದಾಹರಣೆಯ ಮೂಲಕ ಮಾಡೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಬರೆಯೋಣ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಒಂದು ಉದಾಹರಣೆ ಸಮಸ್ಯೆಯಾಗಿದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಪ್ರಯೋಗದಲ್ಲಿ ಲೋಹದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖ ಸಾಮರ್ಥ್ಯದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಲೋಹದ ಒಂದು ಬ್ಲಾಕ್‌ನ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯ ah ಹೇಳುವುದಾದರೆ 150 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ 0.2 ಕೆಜಿ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯ ಲೋಹದ ಬ್ಲಾಕ್ ಅಹ್ ಅನ್ನು ತಾಮ್ರದ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್‌ನಲ್ಲಿ ಬಿಡಲಾಗುತ್ತದೆ ತಾಮ್ರದ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್‌ನಲ್ಲಿ ಬಿಡಲಾಗುತ್ತದೆ, ಉಮ್ ಇದರ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ನಾವು ಅದನ್ನು ದ್ರವ್ಯರಾಶಿ ಎಂದು ಕರೆಯೋಣ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ಉಮ್ ಆಹ್ ಇದು 0.25 ಕೆಜಿಗೆ ಸಮನಾಗಿದೆ, ಕ್ಷಮಿಸಿ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ನ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಪಾಯಿಂಟ್ ಆಹ್ ಒಂದು ನಾಲ್ಕು ಕೆಜಿ ಆಹ್ ಎಂದು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ 27 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ನಲ್ಲಿ 0.25 ಕೆಜಿ ವಾಟರ್ ಆಹ್ ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಅಂತಿಮ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಈ ಅಂತಿಮ ತಾಪಮಾನವು ಟಿ ಉಷ್ಣ ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಸ್ಥಾಪಿಸಿದ ನಂತರ ಟೋಪಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅಂತಿಮ ತಾಪಮಾನವು ಆಹ್ 40 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಆಗಿದೆ um ಲೋಹದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಕಂಪ್ಯೂಟ್ ಮಾಡಿ ಆಹ್ ನಾನು ಈಗ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತ ಸಂಕೇತವನ್ನು ಬಳಸುತ್ತಿದ್ದೇನೆ ah ನೀರಿನ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅದನ್ನು cw ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಆಹ್ ಇದು ನಾಲ್ಕು ಪಾಯಿಂಟ್ ಒಂದು ಎಂಟು ಆಹ್ ಗೆ ಹತ್ತು ಕ್ಯೂಬ್ ಆಹ್ ಜೌಲ್ ಪ್ರತಿ ಕೆಜಿ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ಒಂದು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಹೊಂದಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಕರೆಯುತ್ತೇನೆ cc c ಎಂದರೆ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ w ಎಂದರೆ ಉಮ್ ವಾಟರ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 0.38 ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಪ್ರತಿ ಕೆಜಿ ಕೆಲ್ವಿನ್‌ಗೆ 10 ಕ್ಯೂಬ್ ಜೌಲ್ ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ಹೇಳಲು ನಾವು ಲೋಹದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಬ್ಲಾಕ್‌ನ ನಿರ್ದಿಷ್ಟತೆಯನ್ನು ತಿಳಿಯಲು ಬಯಸುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ 2.2 ಕೆಜಿ ಲೋಹವನ್ನು ತಾಮ್ರದ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್‌ಗೆ ಇಳಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಅದು 0.14 ಕೆಜಿ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿಯನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಈ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ 0.25 ಅನ್ನು ಹೊಂದಿರುತ್ತದೆ. ಕೋಣೆಯ ಉಷ್ಣಾಂಶದಲ್ಲಿ ಕೆಜಿ ನೀರನ್ನು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ 27 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಆಹ್ ಎಂದು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳಲಾಗುತ್ತದೆ, ಇದನ್ನು ಒಮ್ಮೆ ಆಹ್ ಕೆಳಗೆ ಇಳಿಸಿದಾಗ ಲೋಹದ ಬ್ಲಾಕ್ ಆರಂಭದಲ್ಲಿ 150 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ನಲ್ಲಿತ್ತು,

ಆದ್ದರಿಂದ ಉಷ್ಣ ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಸಾಧಿಸಿದ ನಂತರ ಶಾಖವು ಹರಿಯುತ್ತದೆ ಉಷ್ಣ ಸಮತೋಲನವನ್ನು ಸಾಧಿಸಿದ ನಂತರ ತಣ್ಣೀರಿನ ಲೋಹಕ್ಕೆ ಲೋಹದ ಹಾಟ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಆಹ್ ನಂತರ ಅಂತಿಮ ತಾಪಮಾನವು 40 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಆಗಿರುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಡೇಟಾವನ್ನು ಬಳಸಿಕೊಂಡು ನೀವು ಲೋಹದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬೇಕು ಮತ್ತು ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯ ನೀರು ಇದು ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ತಾಮ್ರದ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್‌ನ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವು ಇದು ಸರಿ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮಸ್ಯೆಯನ್ನು ಮಾಡಲು ನಾನು ಇದನ್ನು ಇದೀಗ ತೆಗೆದುಹಾಕುತ್ತೇನೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದ ಬ್ಲಾಕ್‌ನಿಂದ ಹರಿಯುವ ಶಾಖವು ನೀರಿನಿಂದ ಹೀರಲ್ಪಡುತ್ತದೆ ಎಂಬುದು ಮೂಲ ತತ್ವವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಲೆಕ್ಕಾಚಾರ ಮಾಡಲು ಈ ಎರಡು ಶಾಖದ ಪ್ರಮಾಣಗಳು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತವೆ ಮತ್ತು ಒಬ್ಬರು ಲೋಹದ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ಲೆಕ್ಕ ಹಾಕಬೇಕು

ಆದ್ದರಿಂದ ನಮಗೆ ಆಹ್ ಎಂದು ಬರೆಯಲು ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿದೆಯೇ

ಆದ್ದರಿಂದ ಎಂಎಂ ಆಹ್ ಎಂದು ಬರೆಯಿರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೇಟಾ ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಎಂಎಂ ಆಹ್ ದತ್ತಾಂಶವನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದೆ ಅದು ದ್ರವ್ಯರಾಶಿ ಲೋಹವು 0.2 ಕೆಜಿ ಆಹ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದ ಆರಂಭಿಕ ತಾಪಮಾನವು ನಾವು ಅದನ್ನು tm ಒಂದು ಎಂದು ಕರೆಯೋಣ ah ಪಾಯಿಂಟ್ ಉಹ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಆಹ್ ಅದರ 150 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಆಹ್ ಮತ್ತು tm ಎರಡು ಅದು ಲೋಹದ ಅಂತಿಮ ತಾಪಮಾನವು ಒಂದೇ ಆಗಿರುತ್ತದೆ ನೇಯಂತೆ ಇಲ್ಲಿ ಲೇಪಿತವಾಗಿರುವ ಅಂತಿಮ ತಾಪಮಾನವು ನಲವತ್ತು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಡೆಲ್ಟಾ t um ಇದು ah tm ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಒಂದು ಮೈನಸ್ tm ಎರಡು ಇದು 110 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು 1 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಕೆಲ್ವಿನ್ ಸ್ಕೇಲ್ ಕೆಲ್ವಿನ್‌ನಲ್ಲಿ 1 ವಿಭಜನೆಯಂತೆಯೇ ಇರುತ್ತದೆ ತಾಪಮಾನ ಮಾಪಕವನ್ನು ನಾವು ಸರಳವಾಗಿ 110 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಎಂದು ಕರೆಯಬಹುದು ಅದು ತಾಪಮಾನದ ವ್ಯತ್ಯಾಸ ಅಹ್ ಆರಂಭಿಕ ತಾಪಮಾನವು ಅಂತಿಮ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಕಡಿಮೆ ಮಾಡುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಶಾಖವು ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದ ಬ್ಲಾಕ್‌ನಿಂದ ಶಾಖವು ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ qm cm ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ನಾನು ಆಹ್ m 0.2 ಕೆಜಿ ಎಂದು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಬೇಕು ಮತ್ತು my ah delta t ಇದು ಆಹ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನನ್ನ ಶಾಖದ ಅಗತ್ಯವಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಜೌಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 22 ಸೆಂ ಮತ್ತು ಜೂಲ್‌ನಲ್ಲಿ ಈಗ ಆಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಲೋಹದ ಬ್ಲಾಕ್‌ನಿಂದ ಈ ಶಾಖವು ಕಳೆದುಹೋಗುತ್ತದೆ ಈಗ ಅದು ಅದೇ ಪ್ರಮಾಣದಲ್ಲಿರಬೇಕು ಇರುವ ನೀರಿನಿಂದ ಶಾಖವನ್ನು ಪಡೆಯಬೇಕು ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ಆಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಆಹ್ ಎರಡಕ್ಕೂ ತಾಪಮಾನದ ವ್ಯತ್ಯಾಸಕ್ಕಾಗಿ ಅದು ನೀರಿಗಾಗಿ um ಗೆ ತುಂಬಾ ಡೆಲ್ಟಾ t ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಲೋಹಕ್ಕೆ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 40 ಆಗಿದೆ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಮೈನಸ್ 27 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಇದು 13 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಅದು 13 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಆಹ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿರುತ್ತದೆ ಆದರೆ ನೀರಿನ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖವನ್ನು ನೀಡಲಾಗುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀರು ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್‌ನಿಂದ ಪಡೆದ ಶಾಖದ ಪ್ರಮಾಣವು qw ಜೊತೆಗೆ q ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ah ಇದು mwcw ಡೆಲ್ಟಾ t ah ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಉಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನೀರು ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ಆಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ಸರಳವಾಗಿ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿ ಎಂದು ಕರೆಯೋಣ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್‌ಗೆ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ಸಿ ಮತ್ತು ಅದೇ ಡೆಲ್ಟಾ ಟಿಗೆ ಆಹ್ ಎಂ ಎಂದು ಕರೆಯೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಈ ಸರಳ ಬೀಜಗಣಿತವನ್ನು ಮಾಡಿದರೆ ಅದು ಹೊರಬರುತ್ತದೆ ಇಲ್ಲಿ ನೀಡಲಾದ ಡೇಟಾದೊಂದಿಗೆ 13.5 ಜೊತೆಗೆ 0.703 10 ಕ್ಯೂಬ್ ಜೌಲ್ ಆಗಿ ಹೊರಬರುತ್ತದೆ ಆಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ಮತ್ತು ತಾಮ್ರದ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರಿಸಲಾದ ನೀರಿನಿಂದ ಪಡೆದ ಶಾಖವಾಗಿದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದನ್ನು ನಾವು q ಒಟ್ಟು ಎಂದು ಕರೆಯೋಣ
ಆದ್ದರಿಂದ qt
ಆದ್ದರಿಂದ ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ತತ್ವದ ಪ್ರಕಾರ q ಒಟ್ಟು q ಮೆಟಲ್‌ಗೆ ಸಮನಾಗಿರಬೇಕು ಮತ್ತು ನಾನು ಸಮೀಕರಣವನ್ನು ಸಮೀಕರಣಕ್ಕೆ ಸಮೀಕರಿಸಿದರೆ ಎರಡು ಸಮೀಕರಣಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾದರೆ ನಾನು ಸೆಂ ಬಿಂದು ಆರು ನಾಲ್ಕು ಒಂಬತ್ತು ಹತ್ತು ಘನಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಜೌಲ್ ಪ್ರತಿ ಕೆಜಿಗೆ ವಿಲೋಮ ಕೆಲ್ವಿನ್ ವಿಲೋಮ ಸರಿ ಆಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ನನ್ನ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವಾಗಿದೆ ಟಾಲ್ ಬ್ಲಾಕ್ ಅನ್ನು ಕಂಡುಹಿಡಿಯಲು ಅಗತ್ಯವಾಗಿರುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಕ್ಯಾಲೋರಿಮೀಟರ್ ಆಹ್ ಕಂಡುಹಿಡಿಯುವುದು ಸಾಧನವಾಗಿದೆ ಅದು ಸರಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಆಹ್
ಆದ್ದರಿಂದ ಯಾವುದೇ ಅಜ್ಞಾತ ದ್ರವಕ್ಕೆ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖದ ಸಾಮರ್ಥ್ಯವನ್ನು ನಿರ್ಧರಿಸಬಹುದು ಈಗ ನಾವು ಮತ್ತೊಂದು ಕುತೂಹಲಕಾರಿ ವಿದ್ಯಮಾನವನ್ನು ನೋಡೋಣ. ಸ್ಥಿತಿಯ ಬದಲಾವಣೆ ಮತ್ತು ಸ್ಥಿತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಯು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಅಹ್ ಸುಪ್ತ ಶಾಖದ ಜೊತೆಗೆ ಹೇಗೆ ಇರುತ್ತದೆ,
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸುಪ್ತ ಶಾಖದ ಪರಿಕಲ್ಪನೆಯನ್ನು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳಬೇಕು ಸುಪ್ತ ಪದವು ಸುಪ್ತ ಪದದ ಅರ್ಥ ಜಾರಿಬೀಳುವುದು ಅಥವಾ ಸುಪ್ತ ಅಥವಾ ಅದು ಆಹ್ ಗ್ರಹಿಸಬಹುದಾದ ಅಥವಾ ಗಮನಿಸುವುದಿಲ್ಲ
ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಅಲ್ಲಿ ತಿಳಿದಿರುತ್ತೇವೆ ಘನ ದ್ರವ ಮತ್ತು ಅನಿಲದ ವಿವಿಧ ಸಂದರ್ಭಗಳಲ್ಲಿ ನಾವು ನಿರಂತರವಾಗಿ ಮಾತನಾಡುತ್ತಿರುವ ವಸ್ತುವಿನ ಮೂರು ಸ್ಥಿತಿಗಳು ಮತ್ತು ಅವುಗಳು ತಮ್ಮದೇ ಆದ ಗುಣಲಕ್ಷಣಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ವಿವಿಧ ಪ್ರಮಾಣಗಳ ಭೌತಿಕ ಪ್ರಮಾಣಗಳ ಮೌಲ್ಯಗಳು ಇವೆ ಎಂದು ನಾವು ನೋಡಿದ್ದೇವೆ ಅವುಗಳ ಪ್ರಾಯೋಗಿಕ ಮೌಲ್ಯಗಳು ಮತ್ತು ಈಗ ಆಹ್ ಒಂದು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಹಂತದ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಸಾಧಿಸಬಹುದು ಅಥವಾ ಸ್ಥಿತಿಯ ಬದಲಾವಣೆಯನ್ನು ಸಾಧಿಸಬಹುದು, ಅದು ಶಾಖವನ್ನು ಸೇರಿಸುವ ಮೂಲಕ ಅಥವಾ ಶಾಖವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವ ಮೂಲಕ ವಸ್ತುವಿನ ಒಂದು ಸ್ಥಿತಿಯಿಂದ ಇನ್ನೊಂದು ಸ್ಥಿತಿಗೆ ಹೋಗಬಹುದು. ಹಂತದಲ್ಲಿನ ಬದಲಾವಣೆಯು ದಿನನಿತ್ಯದ ಪ್ರಯೋಗದಲ್ಲಿ ಸಾಧ್ಯವೇ ಆಗಿದೆ ಮತ್ತು ನಾವು ಶೀಘ್ರದಲ್ಲೇ ಚರ್ಚಿಸಲಿರುವಂತೆ ಇದು ಜೊತೆಗೂಡಿರುತ್ತದೆ ಸುಪ್ತ ಶಾಖದ ಜೊತೆಗೆ ಇರುತ್ತದೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ನಾವು ಶಾಖವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದಾಗ ಅಥವಾ ಶಾಖವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕಿದಾಗ ನಾವು ಅರ್ಥಮಾಡಿಕೊಳ್ಳುತ್ತೇವೆ ವಸ್ತುವಿನ ತಾಪಮಾನವು ಪರಿಸ್ಥಿತಿಗೆ ಅನುಗುಣವಾಗಿ ಏರುತ್ತದೆ ಅಥವಾ ಬೀಳುತ್ತದೆ ಈಗ ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾಗದ ಅಥವಾ ಶಾಖವನ್ನು ಸೇರಿಸಿದರೂ ಅಥವಾ ತೆಗೆದುಹಾಕಿದರೂ ಸಹ ಕಡಿಮೆಯಾಗದ ಸಂದರ್ಭಗಳಿವೆ, ಇದು ಥರ್ಮೋಸ್ ಫ್ಲಾಸ್ಕ್ ಎಂದು ಹೇಳಲು ನಾವು ಈ ಉದಾಹರಣೆಯನ್ನು ತೆಗೆದುಕೊಳ್ಳೋಣ ಮತ್ತು ಉಮ್ ಇವೆ ಐಸ್ ಟಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ಐಸ್ ಟಿ ಆಹ್ ಕ್ಷಮಿಸಿ ಟಿ ಜೊತೆಗೆ ಆಹ್ ಐಸ್ ಟಿ ಎಂದು ಕರೆಯಲ್ಪಡುವ ಐಸ್ ಕ್ಯೂಬ್‌ಗಳು ಉದಾಹರಣೆಗೆ ಹೇಳುತ್ತವೆ
ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಆಹ್ ಟಿ ಮತ್ತು ಅಲ್ಲಿ ಐಸ್ ಕ್ಯೂಬ್‌ಗಳಿವೆ ಈಗ ನೀವು ಏನು ಮಾಡುತ್ತೀರಿ ಎಂದರೆ ನೀವು ಅದನ್ನು ಜ್ವಾಲೆಯ ಕೆಳಗೆ ಇರಿಸಿ
ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ನೀವು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಆಹ್ ಇದು ಕೇವಲ ಒಂದು ಕಂಟೇನರ್ ಆಗಿದೆ ಅಥವಾ ಇದು ಒಂದು ರೀತಿಯ ಫ್ಲಾಸ್ಕ್ ನಿಮಗೆ ತಿಳಿದಿರಬಹುದು, ನಾವು ಈಗ ಆಹ್ ಕೇವಲ ಕಂಟೇನರ್ ಎಂದು ಹೇಳಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಒಬ್ಬರು ಅದನ್ನು ಬಿಸಿ ಮಾಡುತ್ತಿದ್ದರೆ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಅದು ಮತ್ತು ನೀವು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಥರ್ಮಾಮೀಟರ್ ಅನ್ನು ಹೇಗಾದರೂ ನೀವು ಇಲ್ಲಿ

ಸೇರಿಸಬಹುದು ಮತ್ತು ನಿಮ್ಮ ತಾಪಮಾನವನ್ನು ರೆಕಾರ್ಡ್ ಮಾಡಬಹುದು ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯದವರೆಗೆ ತಾಪಮಾನದಲ್ಲಿ ಯಾವುದೇ ಬದಲಾವಣೆಯಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಕೆಲವು ಬಾರಿ ಎಲ್ಲಾ ಐಸ್ ಘನಗಳು ಕರಗುವವರೆಗೆ ಎಲ್ಲಾ ಐಸ್ ಘನಗಳು ಕರಗಿದಾಗ ಅದು ದ್ರವ ರೂಪದಲ್ಲಿ ಚಹಾ ಮಾತ್ರ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹೆಚ್ಚು ಬಿಸಿಯಾದಾಗ ತಾಪಮಾನವು ಮತ್ತೆ ಏರಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು

ಆದ್ದರಿಂದ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿ ಶಾಖದ ಉದ್ದೇಶವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುವುದಲ್ಲ ಮತ್ತು ತಾಪಮಾನವು ಶೂನ್ಯ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ,

ಆದ್ದರಿಂದ ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಸಂಕ್ಷಿಪ್ತವಾಗಿ ಹೇಳುವುದಾದರೆ, ನೀವು ಅಲ್ಲಿ ಸ್ವಲ್ಪ ಚಹಾವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ಕಂಟೇನರ್‌ನಲ್ಲಿ ಇರಿಸಲಾಗಿರುವ ಐಸ್ ಕ್ಯೂಬ್‌ಗಳನ್ನು ನೀವು ಬಿಸಿಮಾಡಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸಿದ್ದೀರಿ ಮತ್ತು ನೀವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಅಳೆಯುತ್ತಿರುವಿರಿ ಮತ್ತು ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯದವರೆಗೆ ಬಿಸಿ ಮಾಡುವುದರಿಂದ ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಪಾದರಸ ಅಥವಾ ಥರ್ಮಾಮೀಟರ್‌ನ ರೀಡಿಂಗ್ 0 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ಉಳಿಯುತ್ತದೆ, ಇದು ಘನೀಕರಿಸುವ ಬಿಂದು ಅಥವಾ ನಾವು ಐಸ್ ಪಾಯಿಂಟ್ ಎಂದು ಕರೆಯುತ್ತೇವೆ ಮಂಜುಗಡ್ಡೆಯ ಘನಗಳು ಕರಗುತ್ತವೆ ನಂತರ ತಾಪಮಾನವು ಏರಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾಗದಿದ್ದಾಗ ಆ ಮಧ್ಯಂತರ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಶಾಖದ ಉದ್ದೇಶವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಹೆಚ್ಚಿಸುವುದಲ್ಲ ಆದರೆ ಏನನ್ನಾದರೂ ಮಾಡುವುದು ಬೇರೆ ಯಾವುದೋ ಮಂಜುಗಡ್ಡೆಯನ್ನು ಕರಗಿಸುವ ರೂಪದಲ್ಲಿದೆ ಮತ್ತು ನಾನು ಈ ಆಹ್ ಅನ್ನು ಕಥಾವಸ್ತುವಾಗಿ ಸೆಳೆಯಲು ಬಯಸಿದರೆ ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಮತ್ತು ಸಮಯವನ್ನು ಎಷ್ಟು ಮಂಜುಗಡ್ಡೆಯ ಆಧಾರದ ಮೇಲೆ ನಿಮಿಷಗಳು ಅಥವಾ ಸೆಕೆಂಡುಗಳಲ್ಲಿ ಅಳೆಯಬಹುದು ನಾವು t ಮತ್ತು ಮಂಜುಗಡ್ಡೆಗಳನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಇದೀಗ ಆ ಘಟಕವನ್ನು ಬಿಡುತ್ತೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ನೋಡುವುದು ಏನೆಂದರೆ , ನಾವು ಅದನ್ನು ಅಳೆಯುವ ಘಟಕವು ಕೆಲವು ನಿಮಿಷಗಳು ಅಥವಾ ಸೆಕೆಂಡುಗಳವರೆಗೆ ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಏರಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನಂತರ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ಅದು ಮತ್ತೆ ಇರುತ್ತದೆ ಒಂದು ಪ್ರಸ್ಥಭೂಮಿ ಒಂದು ಪ್ಲೇಟೋ ಒಂದು ಫ್ಲಾಟ್ ಲೈನ್ ಮತ್ತು ಇದು 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್‌ನಲ್ಲಿ ನಡೆಯುತ್ತದೆ ಆಹ್, ನಾವು ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಅನ್ನು ಬರೆದಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು 0 ಮತ್ತು ಈ 100 ಡಿಗ್ರಿ ಸೆಂಟಿಗ್ರೇಡ್ ಮತ್ತು ನಂತರ ಅದು ಮತ್ತೆ ಏರಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ . ತಾಪಮಾನ ಹೆಚ್ಚಾಗದ ಈ ಭಾಗದ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿದೆವು ನಾವು ಈ ಪ್ರಸ್ಥಭೂಮಿಯ ಬಗ್ಗೆ ಮಾತನಾಡಿಲ್ಲ, ನಾವು ಈಗ ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯದ ನಂತರ ಬರಲಿದ್ದೇವೆ, ಆಹ್ ಈ ರೇಖಾಚಿತ್ರವನ್ನು ನೋಡಿ ಇಲ್ಲಿ ನೀವು ಈಗ ಇದು ನಮ್ಮಲ್ಲಿ ಮೂರು ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನಾವು ಸೆಳೆಯೋಣ ಸ್ವಲ್ಪ ದೊಡ್ಡ ಈಕ್ವಿಲೇಟರ್ ಅಲ್ ತ್ರಿಕೋನ

ಆದ್ದರಿಂದ ಸಮಬಾಹು ತ್ರಿಕೋನದ ಈ ಶೃಂಗವು ಘನವನ್ನು ಹೊಂದಿದ್ದರೆ ಅದು ಘನವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ದ್ರವವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಪಾತ್ರ ಇದೆ ಮತ್ತು ಅನಿಲವನ್ನು ಹೊಂದಿರುವ ಇನ್ನೊಂದು ಪಾತ್ರ ಇದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇವುಗಳು ವಸ್ತುವಿನ ಮೂರು ಸ್ಥಿತಿಗಳಾಗಿವೆ ಮತ್ತು ಒಬ್ಬರು ಒಂದು ಸ್ಥಿತಿಯಿಂದ ಹೋಗಬಹುದು ಬಿಸಿಯಾದ ಮೇಲೆ ಮಂಜುಗಡ್ಡೆಯ ಘನಗಳು ಕರಗಿ ಕರಗಿ ನೀರಾಗುತ್ತಿವೆ ಎಂದು ನಾವು ಸ್ವಲ್ಪ ಸಮಯದ ಹಿಂದೆ ನೋಡಿದಂತೆಯೇ ಮತ್ತೊಬ್ಬರಿಗೆ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಘನವಸ್ತು ದ್ರವವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳು ನಾವು ಮುಂದುವರಿಯುವ ಮೊದಲು ಈ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸೋಣ. ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಗಳನ್ನು ಕರಗಿಸುವುದು ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಇದನ್ನು ಕೆಲವು ಪುಸ್ತಕಗಳಲ್ಲಿ ಸಮ್ಮಿಳನ ಎಂದೂ ಕರೆಯುತ್ತಾರೆ ನೀವು ಅವುಗಳನ್ನು ಸಮ್ಮಿಳನ ಎಂದು ನೋಡುತ್ತೀರಿ ಅಹ್ ಇದನ್ನು ಘನೀಕರಣ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ನೀವು ಆಳವಾದ ರೆಫ್ರಿಜರೇಟರ್‌ನಲ್ಲಿ ನೀರನ್ನು ಇರಿಸಿದಾಗ ಅಲ್ಲಿ ಐಸ್ ಮಾಡುವ ಫ್ರಿಜ್ನ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಅದು ಯಾವಾಗ ದ್ರವವು ಘನ ಮಂಜುಗಡ್ಡೆಯಾಗಿ ರೂಪಾಂತರಗೊಳ್ಳುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದನ್ನು ಬಾಷ್ಪೀಕರಣ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ದ್ರವವನ್ನು ಅದರ ಅನಿಲ ರೂಪಕ್ಕೆ ಪರಿವರ್ತಿಸುವುದನ್ನು ಆವಿಯಾಗುವಿಕೆ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಹಿಮ್ಮುಖ ಪ್ರಕ್ರಿಯೆಯನ್ನು ಘನೀಕರಣ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ ಅಹ್ ಅದೇ ರೀತಿ ಘನದಿಂದ ಅನಿಲಕ್ಕೆ ಡಿ ಘನ ಹಂತದಿಂದ ನೇರವಾಗಿ ಅನಿಲ ಹಂತ ಕರ್ಪೂರಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಕೆಲವು ವಸ್ತುಗಳು ಈ ಗುಣವನ್ನು ತೋರಿಸಿದರೂ ಸಹ ಅವು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಕಂಡುಬರುವುದಿಲ್ಲ ಅನಿಲ ಹಂತದಿಂದ ಘನ ಹಂತಕ್ಕೆ ಹೋಗುವ ಘನೀಕರಣವನ್ನು ಆಹ್ ಘನೀಕರಣ ಎಂದು ಕರೆಯಲಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದರೆ ನೀರು ಕುದಿಯಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಏಕೆಂದರೆ ಈಗ ಇಲ್ಲಿಂದ ನಾವು ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ಅವುಗಳನ್ನು ಹೆಸರಿಸೋಣ ಅವುಗಳನ್ನು ನಾವು ಹೀಗೆ ಕರೆಯೋಣ abcd ಮತ್ತು e ah ಈ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಮಂಜುಗಡ್ಡೆ ಕರಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಇದರಿಂದ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಆಹ್

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ AB ಭಾಗವು ಈ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಐಸ್ ಕರಗುತ್ತದೆ ನೀರು ಬೆಚ್ಚಗಾಗುತ್ತದೆ ನೀರು ಬೆಚ್ಚಗಾಗುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ನೀರು ಬೆಚ್ಚಗಾಗಲು ಅಗತ್ಯವಿರುವ ಶಾಖ ಅಥವಾ ಬದಲಿಗೆ ಶಾಖವು ಇದನ್ನು ಅನುಸರಿಸುತ್ತದೆ ah ಸಮೀಕರಣವು mc ಡೆಲ್ಟಾ t ಗೆ ಸಮಾನವಾಗಿರುತ್ತದೆ, ಅಲ್ಲಿ q ಶಾಖಕ್ಕೆ ಸಮಾನವಾದ ವಸ್ತುವಿನ ದ್ರವ್ಯರಾಶಿ ಮತ್ತು c ಎಂಬುದು ವಸ್ತುವಿನ ನಿರ್ದಿಷ್ಟ ಶಾಖವಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಡೆಲ್ಟಾ t ಎಂಬುದು ತಾಪಮಾನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವಾಗಿದೆ ಇಲ್ಲಿ ತಾಪಮಾನ ವ್ಯತ್ಯಾಸವು 0 ಮತ್ತು 100 ಮೈನಸ್ 0 ಆಗಿರುತ್ತದೆ 100 ಡಿಗ್ರಿ ಅಥವಾ 100 ಕೆಲ್ವಿನ್ ಆಗಿದ್ದರೆ ಇಲ್ಲಿ ಈ ಭಾಗದಲ್ಲಿ ಏನಾಗುತ್ತದೆ ಅಂದರೆ ಈ ಭಾಗದ ಸಿಡಿ ಎಂದರೆ ನೀರು ಕುದಿಯುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಮತ್ತೆ ತಾಪಮಾನ ಏರಿಕೆಯಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ಶಾಖವನ್ನು ನೀಡಲಾಗಿದ್ದರೂ ಸಹ ನಾವು ಅದನ್ನು ಸ್ಕ್ಯಾನ್ ಮಾಡುತ್ತೇವೆ ಸಮಯದ ಕ್ರಿಯೆ ಎಂದರೆ ನಾವು ಬರ್ನರ್ ಅಥವಾ ಜ್ವಾಲೆಯನ್ನು ಹಾಕಿದ್ದೇವೆ ಮತ್ತು ಸಿಸ್ಟಮ್ ಅನ್ನು ಆ ಜ್ವಾಲೆಗೆ ಒಳಪಡಿಸಿದ್ದೇವೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಅದರ ಶಾಖವು ನಿರಂತರವಾಗಿ ಸಿಸ್ಟಮ್‌ಗೆ ಬರುತ್ತಿದೆ ಅಥವಾ ಅದರ ಶಾಖವನ್ನು ಸಿಸ್ಟಮ್‌ಗೆ ಸೇರಿಸಲಾಗುತ್ತದೆ ಎಂದು ಭಾವಿಸೋಣ ನಾವು ಸಮಯಕ್ಕೆ ಹೆಚ್ಚಾಗುತ್ತಿದ್ದೇವೆ ಅಥವಾ ನೀವು ವಾಸ್ತವವಾಗಿ ಇದನ್ನು ಶಾಖ ಎಂದು ಕರೆಯಲು ನಾವು ಬಯಸುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಈ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ಬಲದಿಂದ ಎಡಕ್ಕೆ ಹೋದರೆ ಶಾಖವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವ ಬಗ್ಗೆಯೂ ಮಾತನಾಡಬಹುದು ಆದರೆ ಇದೀಗ ನಾವು ಎಡದಿಂದ ಬಲಕ್ಕೆ ಹೋಗುತ್ತೇವೆ ಮತ್ತು ಇಲ್ಲಿ ನೀರು ಕುದಿಯಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಮತ್ತು ಶಾಖದ ಸೇರ್ಪಡೆಯೊಂದಿಗೆ ಎಲ್ಲಾ ನೀರು ಆವಿಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಗೊಂಡಾಗ ಎಲ್ಲಾ ನೀರು ಆವಿಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಯಾಗುವವರೆಗೂ ನೀರು ಕುದಿಯುತ್ತದೆ ನಂತರ ತಾಪಮಾನವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಏರಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಮೂಲಭೂತವಾಗಿ ನೀರಿನ ಆವಿ ಬೆಚ್ಚಗಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಈ ಅಂಕಿ ಸ್ಪಷ್ಟವಾಗಿದೆ ಎಂದು ನಾನು ಭಾವಿಸುತ್ತೇನೆ ಈ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಈ ಭಾಗವನ್ನು ಬಿಸಿಮಾಡುವ ಸಮಯದ ವಿರುದ್ಧ ನಾವು ತಾಪಮಾನವನ್ನು ಎಳೆದಿದ್ದೇವೆ , ತಾಪಮಾನವು ಹೆಚ್ಚಾಗುವುದಿಲ್ಲ ಮತ್ತು ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಘನದಿಂದ ದ್ರವ ಹಂತಕ್ಕೆ ಒಳಗಾಗುತ್ತದೆ ಆದ್ದರಿಂದ ಎಲ್ಲಾ ಮಂಜುಗಡ್ಡೆಗಳು ಕರಗಿದಾಗ ಎಲ್ಲಾ ಮಂಜುಗಡ್ಡೆಗಳು ಕರಗುತ್ತವೆ ಈಗ ತಾಪಮಾನವು ಮತ್ತೆ ಏರಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಈ ಹಂತದಲ್ಲಿ ನೀರು ಕುದಿಯಲು ಪ್ರಾರಂಭಿಸುತ್ತದೆ ಇದರರ್ಥ ವ್ಯವಸ್ಥೆಯು ಈಗ ದ್ರವ ಮತ್ತು ಆವಿಯ ಸಂಯೋಜನೆಯಾಗಿದೆ ಮತ್ತು ಎಲ್ಲಾ ದ್ರವವು ಆವಿಯಾಗಿ ಪರಿವರ್ತನೆಗೊಂಡಾಗ ತಾಪಮಾನವು ಮತ್ತೊಮ್ಮೆ ಏರಲು ಪ್ರಾರಂಭವಾಗುತ್ತದೆ

ಆದ್ದರಿಂದ ಇದು ಸಾಮಾನ್ಯವಾಗಿ ಒಂದು ಹಂತದ ರೇಖಾಚಿತ್ರವಾಗಿದೆ ಅಥವಾ ವಿಭಿನ್ನ ಹಂತಗಳನ್ನು ತೋರಿಸುತ್ತದೆ ಶಾಖದ ಸೇರ್ಪಡೆಯಿಂದಾಗಿ ಸ್ಥಿತಿಯ ಬದಲಾವಣೆ ಅಥವಾ ಹಂತದ ಬದಲಾವಣೆಯು ಸಂಭವಿಸುತ್ತದೆ, ಶಾಖವನ್ನು ತೆಗೆದುಹಾಕುವುದು ಎಂದು

ನಾನು ಹೇಳಿದಂತೆ ನಾವು ಮಾತನಾಡಬಹುದು , ಆ ಸಂದರ್ಭದಲ್ಲಿ ನಾವು ನಿಜವಾಗಿಯೂ ಹಿಮ್ಮುಖ ದಿಕ್ಕಿನಲ್ಲಿ ಚಲಿಸುತ್ತೇವೆ

Prutor@IITK