

TEM 3.12

3.12

Qual é a variação de entropia na vaporização de 1 litro de água. Considere que todo o processo ocorre a 100 °C ($L_e = 2.26 \times 10^6$ J/kg).

TEM 3.12

3.12

Qual é a variação de entropia na vaporização de 1 litro de água. Considere que todo o processo ocorre a 100 °C ($L_e = 2.26 \times 10^6$ J/kg).

- Variação de entropia $\Delta S = \frac{\Delta Q}{T}$
- $T = \text{cte}$
- $\Delta Q_{\text{vaporização}} = m \times L_e$
- $\Delta S = ?$