

TEM 3.10

3.10

O calor específico de um sólido é $c_P = 125.48 \text{ J/(kg K)}$.
Determine a variação de entropia quando 1 kg desse sólido é aquecido de 0°C para 100°C .

TEM 3.10

3.10

O calor específico de um sólido é $c_P = 125.48 \text{ J/(kg K)}$.
Determine a variação de entropia quando 1 kg desse sólido é aquecido de 0°C para 100°C .

- Variação de entropia $\Delta S = \int_i^f \frac{\Delta Q}{T}$
- Variação de temperatura $dT \Rightarrow \Delta Q = m c_P dT$

$$\int_{T_i}^{T_f} \frac{\Delta Q}{T} = \dots$$