

TEM 3.13

3.13

Qual é a variação de entropia quando se aquece 2 litros de água de 20 °C para 80 °C, a pressão constante ($c_P = 75.29 \text{ J}/(\text{mole K})$).

TEM 3.13

3.13

Qual é a variação de entropia quando se aquece 2 litros de água de 20 °C para 80 °C, a pressão constante ($c_P = 75.29 \text{ J}/(\text{mole K})$).

- Variação de entropia $\Delta S = \int_i^f \frac{\Delta Q}{T}$
- Processo $P = \text{cte}$, variação temperatura $dT \Rightarrow \Delta Q = n c_P dT$

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