

Esimerkki entropian muutoksesta

Ilkä jäätä sulaa ja lämpenee luontosalissa.

Entropian muutos?

Olkoon jää alussa 0°C .

$$\text{Sulaa} \rightarrow T_0 = \text{vakio} = 273\text{K}$$

$$\Rightarrow \Delta S_0 = \frac{\Delta U}{T_0} \quad | \text{ Entropiamuutoksen määritelmä} \\ (\text{tilavuus } V = \text{vakio})$$

$$\text{Jäänen/veden latenthöyrys } k = 333 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \quad (\text{satuteen vakiin})$$

$$\Rightarrow U = m \cdot k = 333 \text{ kJ.}$$

$$\Rightarrow \Delta S_0 = \frac{333 \text{ kJ}}{273 \text{ K}} \approx 1.2 \frac{\text{kJ}}{\text{K}} \quad : \text{ entropian muutos sulassa} \\ (\text{huomi: positiivinen!})$$

Sitten sulan vesi lämpenee huoneenlämpöön $T_h = 293\text{K}$

Jälleen $dS = \frac{dU}{T}$ mutta nyt T ei ole vakio.

$$\Rightarrow \frac{dS}{dU} = \frac{1}{T} \quad \text{integroidaan}$$

$$\Delta S_1 = \int_{T_0}^{T_h} \frac{1}{T} dU \quad \text{muuttujavaihto}$$

$$= \int_{T_0}^{T_h} \frac{1}{T} C_v m \cdot dT = C_v m \int_{T_0}^{T_h} \frac{1}{T} dT = C_v m \ln \left(\frac{T_h}{T_0} \right)$$

veden lämpökapaciteetti
 $C_v = 4.2 \frac{\text{kJ}}{\text{K} \cdot \text{kg}}$

$$\downarrow \quad U = C_v T \cdot m \\ \Rightarrow dU = C_v \cdot m \cdot dT$$

Lämpenomisen
entropian
muutos

$$\approx 4.2 \frac{\text{kJ}}{\text{K} \cdot \text{kg}} \cdot 1\text{kg} \cdot \ln \frac{293\text{K}}{273\text{K}} \\ \approx 0.3 \frac{\text{kJ}}{\text{K}} \quad \overbrace{\approx \ln \left(1 + \frac{20\text{K}}{273\text{K}} \right)}^{\approx \frac{1}{13} \approx 0.08}$$

$$\Rightarrow \Delta S_0 \approx \Delta S_1 \approx 1.5 \frac{\text{kJ}}{\text{K}} = \Delta S_{\text{jää}}$$

Toiselta huone jäähtyy

\Rightarrow entropian muutos

$$\Delta S_{\text{huone}} = - \frac{333 \text{ kJ} + 20\text{K} \cdot 4.2 \frac{\text{kJ}}{\text{K} \cdot \text{kg}} \cdot 1\text{kg}}{293\text{K}}$$

\uparrow olotilaa vakiolämpötila

$$\approx -1.4 \frac{\text{kJ}}{\text{K}}$$

$$\Rightarrow \text{Kotonaiventropian muutos vain } \Delta S_{\text{koti}} = \Delta S_{\text{huone}} + \Delta S_{\text{jää}} = 0.1 \frac{\text{kJ}}{\text{K}} \quad (\text{joka tuli positiivinen})$$