Пример 10.2

В холодильной установке сухой насыщенный пар аммиака в количестве $m:=0.15~\frac{\text{kg}}{\text{s}}$ при давлении $p_1:=0.2~\text{MPa}$ поступает в неохлаждаемый компрессор, где его давление повышается до $p_2:=1.2~\text{MPa}$. КПД компрессора $\eta_{K/oi}:=0.82$

Определить мощность компрессора, температуру аммиака на входе в компрессор и на выходе из него.

Решение

Используя CoolProp , находим по давлению $p_2=1.2~{\rm MPa}$ температуру, удельные энтальпию и энтропию сухого насыщенного пара аммиака:

$$\begin{split} &t_1 := \texttt{CoolProp_Props}\left(\text{"T", "P", } p_1\text{, "Q", 0, "NH3"}\right) = -18.842 \text{ °C} \\ &h_1 := \texttt{CoolProp_Props}\left(\text{"H", "P", } p_1\text{, "Q", 1, "NH3"}\right) = 1584.6 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \\ &s_1 := \texttt{CoolProp_Props}\left(\text{"S", "P", } p_1\text{, "Q", 1, "NH3"}\right) = 6.3687 \frac{\text{kJ}}{\text{kg K}} \end{split}$$

По давлению $p_2=1.2$ MPa и энтропии $s_2:=s_1=6.3687~\frac{\mathrm{kJ}}{\mathrm{kg~K}}$ определяем удельную энтальпию $h_2:=\mathrm{CoolProp_Props}\left(\text{"H", "P", }p_2,\,\text{"S", }s_2,\,\text{"NH3"}\right)=1847.6~\frac{\mathrm{kJ}}{\mathrm{kg}}$

Удельную действительную работу компрессора и энтальпию аммиака на выходе из компрессора рассчитаем по (10.5)

$$l_{\pi/K} := \frac{\left(h_2 - h_1\right)}{\eta_{K/oi}} = 320.69 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$$
$$h_{2\pi} := h_1 + l_{\pi/K} = 1905.3 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$$

Мощность компрессора рассчитываем по (10.6)

$$N_{K} := m \cdot l_{\pi/K} = 48.103 \text{ kW}$$

а температуру аммиака на выходе из компрессора определяем с помошью CoolProp по давлению $\mathcal{P}_{2\pi} \coloneqq \mathcal{P}_2 = \frac{6}{5} \text{ MPa}$ и

энтальпии
$$h_{2\pi} = 1905.3 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}}$$

$$t_{2\mu} \coloneqq \texttt{CoolProp_Props}\left(\texttt{"T", "P", p}_{2\mu}, \texttt{"H", h}_{2\mu}, \texttt{"NH3"}\right) = 133.03 \ ^{\circ}\texttt{CoolProp_Props}\left(\texttt{"T", "P", p}_{2\mu}, \texttt{"H", h}_{2\mu}, \texttt{"NH3"}\right) = 133.03 \ ^{\circ}\texttt{CoolProp_Props}\left(\texttt{"T", "P", p}_{2\mu}, \texttt{"H", h}_{2\mu}, \texttt{"NH3"}\right) = 133.03 \ ^{\circ}\texttt{CoolProp_Props}\left(\texttt{"T", "P", p}_{2\mu}, \texttt{"H", h}_{2\mu}, \texttt{"NH3"}\right) = 133.03 \ ^{\circ}\texttt{CoolProp_Props}\left(\texttt{"T", "P", p}_{2\mu}, \texttt{"H", h}_{2\mu}, \texttt{"NH3"}\right) = 133.03 \ ^{\circ}\texttt{CoolProp_Props}\left(\texttt{"T", h}_{2\mu}, \texttt{"NH3"}\right) = 133.03 \ ^{\circ}\texttt{CoolProp_Props}\left(\texttt{"T", h}_{2\mu}, \texttt{"H", h}_{2\mu}, \texttt{"NH3"}\right) = 133.03 \ ^{\circ}\texttt{CoolProp_Props}\left(\texttt{"T", h}_{2\mu}, \texttt{"T", h}_{2\mu}, \texttt{"NH3"}\right) = 133.03 \ ^{\circ}\texttt{CoolProp_Props}\left(\texttt{"T", h}_{2\mu}, \texttt{"T", h}_{2\mu}, \texttt{"T",$$

Ответ:
$$N_{\rm K} = 48.103 \; {\rm kW} \quad t_1 = 254.31 \; {\rm K} \quad t_{2\pi} = 406.18 \; {\rm K}$$