

9.1. Hiệu suất thực tế của máy

$$\eta = \frac{Q_{\text{out}}}{Q_{\text{TP}}} \times 100\% = \frac{14,7 \cdot 3600}{8,1 \cdot 7800 \cdot 4,18} \cdot 100 = \frac{200}{20\%}$$

Hiệu suất lý tưởng theo chu trình Carnot

$$\eta_{\text{lt}} = \frac{T_n - T}{T_n} \cdot 100\% = \frac{200 - 58}{200 + 273} = 10\%$$

$$\text{hay } \eta = \frac{2}{3} \eta_{\text{lt}}$$

9.3.

a, hiệu suất động cơ

$$\eta = H = \frac{A}{Q_1} = \left(1 - \frac{Q_2}{Q_1}\right)$$

$$= 1 - 0,8 = 0,2 = 20\%$$

b. Công mà động cơ thực hiện

$$A = H \cdot Q_1 = 0,2 \cdot 1,5 = 0,3 \text{ kcal}$$

$$= 12,54 \text{ JT}$$

9.4.

a, Hiệu suất của động cơ



a. Nhiệt lượng tỏa ra cho nguồn lạnh sau khi tắt

$$Q_2 = Q_1 - A = 27,42 \cdot 10^4 - 7,35 \cdot 10^4 \\ = 20,07 \cdot 10^4 \text{ (J)}$$

q.5.

Tạo

$$H = 1 - \frac{T_2}{T_1}$$

Ma' $H = \frac{A}{Q}$

$$\Rightarrow \frac{A}{Q} = 1 - \frac{T_2}{T_1}$$

$$\Rightarrow A = \left(1 - \frac{T_2}{T_1}\right) \cdot Q$$

$$= \left(1 - \frac{27+273}{227+273}\right) \cdot 1 = 0,4 \text{ kcal} \\ = 1,672 \text{ J.}$$

q.7.

a. Hs' làm lạnh của máy

$$\epsilon = \frac{Q_2}{A} = \frac{T_2}{T_1 - T_2} = \frac{273 - 10}{17 + 10} = 9,74$$

b. Nhiệt lượng lấy đi của nguồn lạnh (1) 1s

$$Q_2' = \epsilon A = \epsilon \cdot P \cdot t = 9,74 \cdot 36800 \cdot 1 \\ = 36 \cdot 10^5 \text{ (J)}$$



Thứ

ngày

9.10

$$a, \quad \eta = 1 - \frac{T_2}{T_1} = 1 - \frac{27+273}{47+273} = 25\%$$

b. Nhiệt độ môi trường ngoài nguồn lạnh (-) 15 độ.

$$Q_2 = A$$

$$1 - \frac{Q_2}{Q_1} = 1 - \frac{T_2}{T_1}$$

$$\Rightarrow Q_2 = \frac{T_2}{T_1} \cdot Q_1 = \frac{27+273}{47+273} \cdot 65000$$

$$= 48000 \text{ J/s.}$$

c. Công suất máy

$$P = \frac{A}{t} = \frac{Q_1 - Q_2}{t} = \frac{65000 - 48000}{1} \cdot 4,18 = 65 \text{ KW.}$$