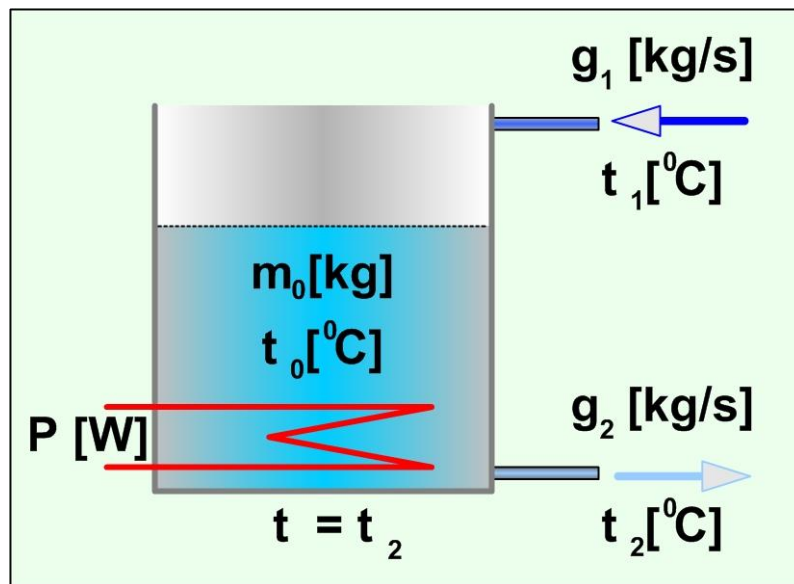


Подгряване на вода в резервоар

Даден е съд с вода с маса m_0 [kg] и температура t_0 [°C]. В съда е поставен нагревател с мощност P [W]. Към съда се подава вода с разход g_1 [kg/s] и температура t_1 [°C], а от него се извежда вода с разход g_2 [kg/s] и температура t_2 [°C] равна на моментната температура в съда t .

Да се изведат законите за изменение $t = f(\tau)$ [°C] и $\tau = f(t)$ [s], когато $g_1 \neq g_2$ (отворен съд) и когато $g_1 = g_2 = g$ (затворен съд, бойлер).



Фиг.1.

Дадено :

1. Резервоар с начална маса на водата m_0 [kg], начална температура t_0 [°C] и текуща температура t [°C] ;
2. Нагревател с мощност P [W];
3. Към резервоара се подава вода с разход g_1 [kg/s] и температура t_1 [°C];
4. От резервоара се извежда вода с разход g_2 [kg/s] и температура t_2 [°C] .

Да се намери :

1. За $g_1 \neq g_2$, $t = f(\tau)$ [°C] и $\tau = f(t)$ [s]
2. За $g_1 = g_2 = g$, $t = f(\tau)$ [°C] и $\tau = f(t)$ [s]

Решение :

Допускаме, че става мигновена хомогенизация на водата в резервоара. При това $t_2 = t$, където t е моментната (текуща) температура на водата в резервоара.

1. $g_1 \neq g_2$ разходите на подаваната и отвеждана вода от резервоара са различни.

1.1. Диференциално уравнение на *масовия баланс* за резервоара.

Изменението на масата на водата в резервоара за единица време $\frac{dm}{dt} \left[\frac{kg}{s} \right]$, е в същност разликата между подаваната $g_1 [kg/s]$ и отвежданата $g_2 [kg/s]$ вода, тоест :

$$(1) \frac{dm}{dt} = g_1 - g_2 \left[\frac{kg}{s} \right]$$

Горното диференциално уравнение описва изменението на масата на водата в резервоара.

Разделяме променливите:

$$(2) dm = (g_1 - g_2) \cdot d\tau [kg]$$

Интегрираме (2) за масата на водата в резервоара m в граници от m_0 до текущата стойност на m , а за времето τ от 0 до текущата стойност τ .

$$(3) \int_{m_0}^m dm = \int_0^\tau (g_1 - g_2) \cdot d\tau [kg]$$

$$(4) m(\tau) = m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau [kg]$$

Уравнение (4) е законът, описващ изменението на масата на водата в резервоара, с времето.

1.2. Диференциално уравнение на *топлинния баланс* за резервоара.

Според закона за съхранение на енергията, за един безкрайно малък отрязък от време $d\tau [s]$, изменението на енергията $dE [J]$ на водата в резервоара ще бъде равно на :

$$dE = P \cdot d\tau + c_p \cdot g_1 \cdot t_1 \cdot d\tau - c_p \cdot g_2 \cdot t_2 \cdot d\tau [J], \text{ където :}$$

$P \cdot d\tau [J]$ - енергията, внесена в резервоара чрез нагревателя;

$c_p \cdot g_1 \cdot t_1 \cdot d\tau [J]$ - енергията, внесена в резервоара чрез подаваната вода;

$c_p \cdot g_2 \cdot t_2 \cdot d\tau [J]$ - енергията, изведена от резервоара чрез изкарваната вода;

$c_p \left[\frac{J}{kg \cdot K} \right]$ - специфичен топлинен капацитет на водата.

$$(5) \frac{dE}{d\tau} = P + c_p \cdot g_1 \cdot t_1 - c_p \cdot g_2 \cdot t_2 \left[\frac{J}{s} \right]$$

Уравнение (5) и диференциалното уравнение описващо изменението на енергията на водата в резервоара с времето.

Енергията на водата в резервоара е равна на :

$$(6) E = c_p \cdot m \cdot t [J]$$

Диференцираме (6) по части като отчитаме, че променливите са m , t и E , а c_p е константа:

$$dE = c_p \cdot d(m \cdot t) \quad [J]$$

$$(7) \quad dE = c_p \cdot (m \cdot dt + t \cdot dm) \quad [J]$$

Заместваме изразът за dE от (7) в (5):

$$(8) \quad \frac{c_p \cdot (m \cdot dt + t \cdot dm)}{d\tau} = P + c_p \cdot g_1 \cdot t_1 - c_p \cdot g_2 \cdot t_2 \quad \left[\frac{J}{s} \right]$$

$$(9) \quad c_p \cdot \left(m \cdot \frac{dt}{d\tau} + t \cdot \frac{dm}{d\tau} \right) = P + c_p \cdot g_1 \cdot t_1 - c_p \cdot g_2 \cdot t_2 \quad \left[\frac{J}{s} \right]$$

Делим двете страни на (9) на c_p :

$$(10) \quad m \cdot \frac{dt}{d\tau} + t \cdot \frac{dm}{d\tau} = \frac{P}{c_p} + g_1 \cdot t_1 - g_2 \cdot t_2 \quad \left[\frac{kg \cdot K}{s} \right]$$

$$\text{Полагаме : } P' = \frac{P}{c_p} \quad \left[\frac{kg \cdot K}{s} \right]$$

От (1) $\frac{dm}{d\tau} = g_1 - g_2 \left[\frac{kg}{s} \right]$, изразяваме m от закона за изменение на масата (4)

$m(t) = m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau \quad [kg]$ и заместваме в (10):

$$(11) \quad [m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau] \cdot \frac{dt}{d\tau} + t \cdot (g_1 - g_2) = P' + g_1 \cdot t_1 - g_2 \cdot t_2 \quad \left[\frac{kg \cdot K}{s} \right]$$

Поради допускането за мигновена хомогенизация на водата в резервоара $t_2 = t$:

$$(12) \quad [m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau] \cdot \frac{dt}{d\tau} = P' + g_1 \cdot t_1 - g_1 \cdot t + g_2 \cdot t - g_2 \cdot t \quad \left[\frac{kg \cdot K}{s} \right]$$

$$(13) \quad \frac{dt}{d\tau} = \frac{P' + g_1 \cdot (t_1 - t)}{m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau} \quad \left[\frac{K}{s} \right]$$

Горното диференциално уравнение описва процеса на изменение на температурата t на водата в резервоара с времето τ .

Разделяме променливите.

$$(14) \quad \frac{dt}{P' + g_1 \cdot (t_1 - t)} = \frac{d\tau}{m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau} \quad \left[\frac{s}{kg} \right]$$

Интегрираме (14) за t в граници от t_0 до текущата стойност на t , а за времето τ от 0 до текущата стойност τ .

$$(15) \quad \int_{t_0}^t \frac{-g_1}{-g_1} \cdot \frac{dt}{[P' + g_1 \cdot (t_1 - t)]} = \int_0^\tau \frac{(g_1 - g_2)}{(g_1 - g_2)} \cdot \frac{d\tau}{[m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau]} \quad \left[\frac{s}{kg} \right]$$

Внасяме $-g_1$ и $g_1 - g_2$ под диференциалите.

$$(16) \quad -\frac{1}{g_1} \int_{t_0}^t \frac{d(-g_1 \cdot t)}{P' + g_1 \cdot (t_1 - t)} = \frac{1}{g_1 - g_2} \int_0^\tau \frac{d[(g_1 - g_2) \cdot \tau]}{m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau} \quad \left[\frac{s}{kg} \right]$$

Като отчетем в случая, че g_1, g_2, t_1 и P' са константи и можем да съберем или извадим функцията под знака на диференциала с константа, без това да промени равенството, защото производната на константа е нула тоест :

$$d(-g_1 \cdot t) = d[P' + g_1 \cdot t_1 - g_1 t] = d[P' + g_1 \cdot (t_1 - t)] \text{ и}$$

$$d[(g_1 - g_2) \cdot \tau] = d[m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau], \text{ получаваме :}$$

$$(17) \quad -\frac{1}{g_1} \int_{t_0}^t \frac{d[P' + g_1 \cdot (t_1 - t)]}{[P' + g_1 \cdot (t_1 - t)]} = \frac{1}{g_1 - g_2} \int_0^\tau \frac{d[m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau]}{[m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau]} \left[\frac{s}{kg} \right]$$

Това са таблични интеграла от вида :

$$(18) \quad \int_{x_1}^{x_2} \frac{du(x)}{u(x)} = \ln[u(x_2)] - \ln[u(x_1)] = \ln \left[\frac{u(x_2)}{u(x_1)} \right]$$

Тогава решението на двата интеграла от (17) ще бъде :

$$(19) \quad -\frac{1}{g_1} \cdot \ln \left[\frac{P' + g_1 \cdot (t_1 - t)}{P' + g_1 \cdot (t_1 - t_0)} \right] = \frac{1}{g_1 - g_2} \cdot \ln \left[\frac{m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau}{m_0 + (g_1 - g_2) \cdot 0} \right] \left[\frac{s}{kg} \right]$$

$$(20) \quad \frac{g_2 - g_1}{g_1} \cdot \ln \left[\frac{P' + g_1 \cdot (t_1 - t)}{P' + g_1 \cdot (t_1 - t_0)} \right] = \ln \left[\frac{m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau}{m_0} \right] [-]$$

Като вземем в предвид, че $a \cdot \ln b = \ln b^a$, внасяме $\frac{g_2 - g_1}{g_1}$ под логаритъма.

$$(21) \quad \ln \left[\left(\frac{P' + g_1 \cdot (t_1 - t)}{P' + g_1 \cdot (t_1 - t_0)} \right)^{\frac{g_2 - g_1}{g_1}} \right] = \ln \left[\frac{m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau}{m_0} \right] [-]$$

Антилогаритмуваме (21) :

$$(22) \quad \left(\frac{P' + g_1 \cdot (t_1 - t)}{P' + g_1 \cdot (t_1 - t_0)} \right)^{\frac{g_2 - g_1}{g_1}} = \frac{m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau}{m_0} [-]$$

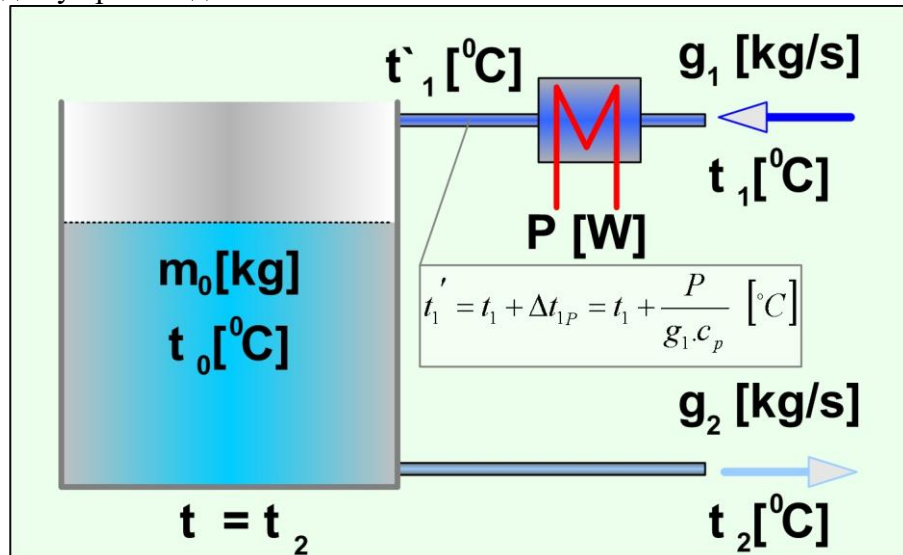
$$(23) \quad \left(\frac{P' + g_1 \cdot (t_1 - t)}{P' + g_1 \cdot (t_1 - t_0)} \right)^{\frac{g_2 - g_1}{g_1}} = 1 + \frac{(g_1 - g_2) \cdot \tau}{m_0} [-]$$

$$(24) \quad \tau(t) = \frac{m_0}{g_1 - g_2} \cdot \left[\left(\frac{P' + g_1 \cdot (t_1 - t)}{P' + g_1 \cdot (t_1 - t_0)} \right)^{\frac{g_2 - g_1}{g_1}} - 1 \right] [s]$$

Заместваме изразът за $P' = \frac{P}{c_p} \left[\frac{kg \cdot K}{s} \right]$:

$$(25) \tau(t) = \frac{m_0}{g_1 - g_2} \cdot \left[\left(\frac{t_1 + \frac{P}{g_1 \cdot c_p} - t}{t_1 + \frac{P}{g_1 \cdot c_p} - t_0} \right)^{\frac{g_2 - g_1}{g_1}} - 1 \right] [s]$$

Нека сега изменим постановката на задачата, като преместим нагревателя от резервоара, в топлообменник на подаваната вода (фиг.2.). Това не води до промяна на проведените до тук разсъждения и изчисления.



Фиг.2.

В този случай подаваната в резервоара вода ще се загрее във входящият топлообменник с $\Delta t_{1P} = t'_1 - t_1 [^{\circ}C]$, като според топлинният баланс за него:

$$(26) t_1 \cdot c_p \cdot g_1 + P = t'_1 \cdot c_p \cdot g_1 [J/s]$$

$$(27) t'_1 = t_1 + \frac{P}{g_1 \cdot c_p} [^{\circ}C]$$

Заместваме t'_1 от (27) в (25):

$$(28) \tau(t) = \frac{m_0}{g_1 - g_2} \cdot \left[\left(\frac{t'_1 - t}{t_1 - t_0} \right)^{\frac{g_2 - g_1}{g_1}} - 1 \right] [s]$$

В случая $\tau(t) [s]$ ще ни даде времето за което, при така зададените $m_0 [kg]$, $t_0 [^{\circ}C]$, $t_1 [^{\circ}C]$, $g_1 [kg/s]$, $g_2 [kg/s]$ и $P [W]$ температурата на резервоара ще се промени от $t_0 [^{\circ}C]$ до определено $t [^{\circ}C]$.

За да намерим $t(\tau) [^{\circ}C]$ преработваме (22):

$$(29) \left(\frac{P' + g_1 \cdot (t_1 - t)}{P' + g_1 \cdot (t_1 - t_0)} \right) = \left(\frac{m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau}{m_0} \right)^{\frac{g_1}{g_2 - g_1}} \begin{bmatrix} - \\ - \end{bmatrix}$$

$$(30) P' + g_1 \cdot (t_1 - t) = [P' + g_1 \cdot (t_1 - t_0)] \left(\frac{m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau}{m_0} \right)^{\frac{g_1}{g_2 - g_1}} \left[\frac{kg \cdot K}{s} \right]$$

$$(31) P' + g_1 \cdot t_1 - g_1 \cdot t = (P' + g_1 \cdot (t_1 - t_0)) \left(\frac{m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau}{m_0} \right)^{\frac{g_1}{g_2 - g_1}} \left[\frac{kg \cdot K}{s} \right]$$

$$(32) t(\tau) = t_1 + \frac{P'}{g_1} - \left[\frac{P' + g_1 \cdot (t_1 - t_0)}{g_1} \right] \cdot \left[1 + \frac{(g_1 - g_2) \cdot \tau}{m_0} \right]^{\frac{g_1}{g_2 - g_1}} [^{\circ}C]$$

Заместваме изразът за $P' = \frac{P}{c_p} \left[\frac{kg \cdot K}{s} \right]$:

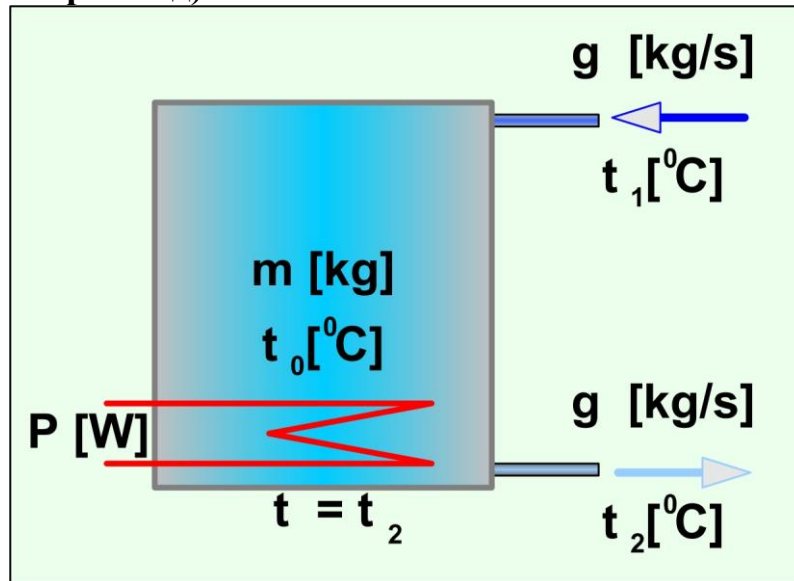
$$(33) t(\tau) = t_1 + \frac{P}{g_1 \cdot c_p} - \left[t_1 + \frac{P}{g_1 \cdot c_p} - t_0 \right] \cdot \left[1 + \frac{(g_1 - g_2) \cdot \tau}{m_0} \right]^{\frac{g_1}{g_2 - g_1}} [^{\circ}C]$$

Заместваме t_1' от (27):

$$(34) t(\tau) = t_1' - (t_1' - t_0) \cdot \left[1 + \frac{(g_1 - g_2) \cdot \tau}{m_0} \right]^{\frac{g_1}{g_2 - g_1}} [^{\circ}C]$$

Или в случая $t(\tau) [^{\circ}C]$ ще ни даде каква ще е температурата $t [^{\circ}C]$ след време $\tau [s]$ при така зададените $m_0 [kg]$, $t_0 [^{\circ}C]$, $t_1 [^{\circ}C]$, $g_1 [kg/s]$, $g_2 [kg/s]$ и $P [W]$.

2. $g_1 = g_2$ разходите на подаваната и отвеждана вода от резервоара са еднакви (затворен съд).



Фиг.3.

2.1. Масов баланс за резервоара.

$$g_1 = g_2 = g \Rightarrow m = const$$

2.2. Диференциално уравнение на топлинния баланс за резервоара.

$$(35) \frac{dE}{d\tau} = P + c_p \cdot g \cdot t_1 - c_p \cdot g \cdot t \left[\frac{J}{s} \right]$$

Енергията на водата в резервоара е равна на :

$$(36) E = c_p \cdot m \cdot t \ [J]$$

Диференцираме (36) по части като отчитаме, че в случая променливите са t и E , а c_p и m са константи.

$$(37) dE = c_p \cdot m \cdot dt \ [J]$$

Земстваме (37) в (35):

$$(38) \frac{c_p \cdot m \cdot dt}{d\tau} = P + c_p \cdot g \cdot t_1 - c_p \cdot g \cdot t \left[\frac{J}{s} \right]$$

Делим двете страни на (38) на c_p :

$$(39) m \cdot \frac{dt}{d\tau} = \frac{P}{c_p} + g \cdot t_1 - g \cdot t \left[\frac{kg \cdot K}{s} \right]$$

$$\text{Полагаме : } P' = \frac{P}{c_p} \left[\frac{kg \cdot K}{s} \right]$$

$$(40) m \cdot \frac{dt}{d\tau} = P' + g \cdot (t_1 - t) \left[\frac{kg \cdot K}{s} \right]$$

Горното диференциално уравнение описва процеса на изменение на температурата t на водата в резервоара с времето τ .

Разделяме променливите:

$$(41) \quad m \cdot \frac{dt}{P' + g \cdot (t_1 - t)} = d\tau \quad [s]$$

Интегрираме за t в граници от t_0 до текущата стойност на t , а за времето τ от 0 до текущата стойност τ .

$$(42) \quad \int_{t_0}^t m \cdot \frac{dt}{P' + g \cdot (t_1 - t)} = \int_0^\tau d\tau \quad [s]$$

$$(43) \quad m \cdot \int_{t_0}^t \frac{-g}{-g} \cdot \frac{dt}{P' + g \cdot (t_1 - t)} = \int_0^\tau d\tau \quad [s]$$

Внасяме $-g$ под диференциала:

$$(44) \quad \frac{m}{-g} \cdot \int_{t_0}^t \frac{d(-g \cdot t)}{P' + g \cdot (t_1 - t)} = \int_0^\tau d\tau \quad [s]$$

Кото отчетем в случая, че g , t_1 и P' са константи и можем да съберем или извадим функцията под знака на диференциала с константа, без това да промени равенството, защото производната на константа е нула тоест :

$$d(-g \cdot t) = d[P' + g \cdot t_1 - g \cdot t] = d[P' + g \cdot (t_1 - t)], \text{ получаваме :}$$

$$(45) \quad -\frac{m}{g} \cdot \int_{t_0}^t \frac{d[P' + g \cdot (t_1 - t)]}{P' + g \cdot (t_1 - t)} = \int_0^\tau d\tau \quad [s]$$

Това е табличен интеграл от вида :

$$\int_{x_1}^{x_2} \frac{du(x)}{u(x)} = \ln[u(x_2)] - \ln[u(x_1)] = \ln \left[\frac{u(x_2)}{u(x_1)} \right]$$

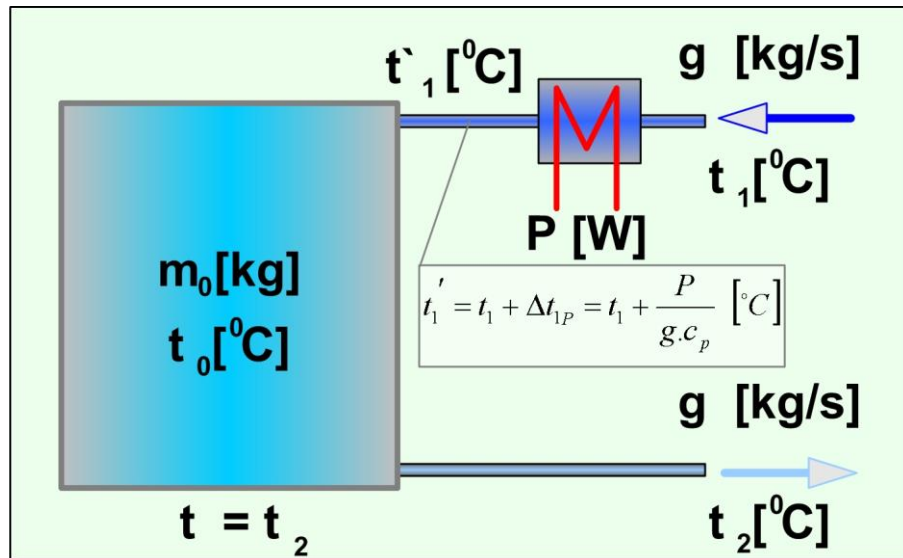
$$(46) \quad \tau(t) = -\frac{m}{g} \cdot \ln \left[\frac{P' + g \cdot (t_1 - t)}{P' + g \cdot (t_1 - t_0)} \right] \quad [s]$$

Заместваме изразът за $P' = \frac{P}{c_p} \left[\frac{kg \cdot K}{s} \right]$:

$$(47) \quad \tau(t) = -\frac{m}{g} \cdot \ln \left[\frac{t_1 + \frac{P}{g \cdot c_p} - t}{t_1 + \frac{P}{g \cdot c_p} - t_0} \right] \quad [s]$$

Провеждаме аналогични разсъждения, като в предния абзац, като изменяме постановката на задачата, премествайки нагревателя от резервоара, в топлообменник на

подаваната вода (фиг.4.). Това не води до промяна на проведените до тук разсъждения и изчисления.



Фиг.4.

В този случай подаваната в резервоара вода ще се загрее във входящият топлообменник с $\Delta t_{1P} = t'_1 - t_1$ [°C], като според топлинният баланс за него:

$$(48) t_1 \cdot c_p \cdot g + P = t'_1 \cdot c_p \cdot g \quad [J/s]$$

$$(49) t'_1 = t_1 + \frac{P}{g \cdot c_p} \quad [°C]$$

Заместваме t'_1 от (49) в (47):

$$(50) \tau(t) = -\frac{m}{g} \cdot \ln \left(\frac{t'_1 - t}{t'_1 - t_0} \right) \quad [s]$$

Или в случая $\tau(t)$ [s] ще ни даде времето за което, при така зададените m_0 [kg], t_0 [°C], t_1 [°C], g [kg/s] и P [W] температурата на резервоара ще се промени от t_0 [°C] до определено t [°C].

За да намерим $t(\tau)$ [°C] преработваме (50):

$$(51) -\frac{\tau \cdot g}{m} = \ln \left(\frac{t'_1 - t}{t'_1 - t_0} \right) \quad [-]$$

Антилогаритмуваме :

$$(52) e^{\frac{\tau \cdot g}{m}} = \frac{t'_1 - t}{t'_1 - t_0} \quad [-]$$

$$(53) t(\tau) = t'_1 - (t'_1 - t_0) \cdot e^{-\frac{g \cdot \tau}{m}} \quad [°C]$$

Или в случая $t(\tau)$ [$^{\circ}C$] ще ни даде каква ще е температурата t [$^{\circ}C$] след време τ [S] при така зададените m_0 [kg], t_0 [$^{\circ}C$], t_1 [$^{\circ}C$], g [kg/s] и P [W].

Отговор :

1. $g_1 \neq g_2$

$$m(\tau) = m_0 + (g_1 - g_2) \cdot \tau \text{ [kg]}$$

$$\tau(t) = \frac{m_0}{g_1 - g_2} \cdot \left[\left(\frac{t_1' - t}{t_1' - t_0} \right)^{\frac{g_2 - g_1}{g_1}} - 1 \right] \text{ [s]; } t(\tau) = t_1' - (t_1' - t_0) \cdot \left[1 + \frac{(g_1 - g_2)}{m_0} \cdot \tau \right]^{\frac{g_1}{g_2 - g_1}} \text{ [}^{\circ}C\text{]}$$

2. $g_1 = g_2$

$$\tau(t) = -\frac{m}{g} \cdot \ln \left(\frac{t_1' - t}{t_1' - t_0} \right) \text{ [s]; } t(\tau) = t_1' - (t_1' - t_0) \cdot e^{-\frac{g}{m} \cdot \tau} \text{ [}^{\circ}C\text{]}$$

Където $t_1' = t_1 + \frac{P}{g \cdot c_p}$ [$^{\circ}C$].