

**Решение задач по теме  
«Основы  
термодинамики»**

# Основные формулы

Вспомни. Если нет, перепиши в тетрадь!

1. Уравнение состояния идеального газа (Менделеева – Клапейрона)

$$pV = \frac{m}{M} RT$$

2. Внутренняя энергия

↖ одноатомного газа

$$U = \frac{3}{2} \frac{m}{M} RT = \frac{3}{2} pV$$

↖ двухатомного газа

$$U = \frac{5}{2} \frac{m}{M} RT = \frac{5}{2} pV$$

3. Работа газа

$$A' = p\Delta V = \frac{m}{M} R\Delta T$$

4. Работа внешних сил

$$A = -A' = p(V_1 - V_2)$$

## Основные формулы

при нагревании и  
охлаждении

$$Q = cm\Delta T$$

при горении

$$Q = qm$$

при плавлении и  
кристаллизации

$$Q = \lambda m$$

при  
парообразовании  
и конденсации

$$Q = rm$$

5. Количество теплоты

## Основные формулы

6. Первый закон термодинамики

$$\Delta U = A + Q$$

$$Q = \Delta U + A'$$

7. КПД тепловых двигателей

$$\eta = \frac{A'}{Q_1}$$

$$A' = Q_1 - |Q_2|$$

$$\eta = \frac{Q_1 - |Q_2|}{Q_1}$$

$$\eta_{\max} = \frac{T_1 - T_2}{T_1}$$

**Что делаем?**

**Оформляем в тетради  
все 13 задач! Осознанно!**

**И пишем учителю сообщение**

**«Я оформил все 13 задач в  
тетрадь. Я – молодец!»**

**Присылать фото не надо!**

**Срок до 13.04.20**

# Задача 1. Какова внутренняя энергия 5 моль кислорода при $10^{\circ}\text{C}$ ?

Дано:	СИ
$\nu = 5$ моль	
$t = 10^{\circ}\text{C}$	$283^{\circ}\text{K}$
$R = 8,31$ Дж/моль К	
$U = ?$	

Решение.

Кислород  $\text{O}_2$  – двухатомный газ.

$$U = \frac{5}{2} \frac{m}{M} RT,$$

$$\nu = \frac{m}{M} \text{ - количество вещества.}$$

$$U = \frac{5}{2} \nu RT.$$

$$U = \frac{5}{2} \cdot 5 \text{ моль} \cdot 8,31 \frac{\text{Дж}}{\text{моль К}} 10^{\circ}\text{K} =$$

$$= 1038,75 \text{ Дж} \approx 1,04 \text{ кДж.}$$

Ответ:  $U = 1,04$  кДж

**Задача 2.** Какова внутренняя энергия гелия, заполняющего аэростат объёмом  $50 \text{ м}^3$  при давлении  $60 \text{ кПа}$ ?

Дано:

$$V = 50 \text{ м}^3$$

$$p = 80 \text{ кПа}$$

$U = ?$

СИ

$$8 \cdot 10^4 \text{ Па}$$

Решение.

$$U = \frac{3}{2} \frac{m}{M} RT$$

$$pV = \frac{m}{M} RT \text{ - уравнение Менделеева-Клапейрона}$$

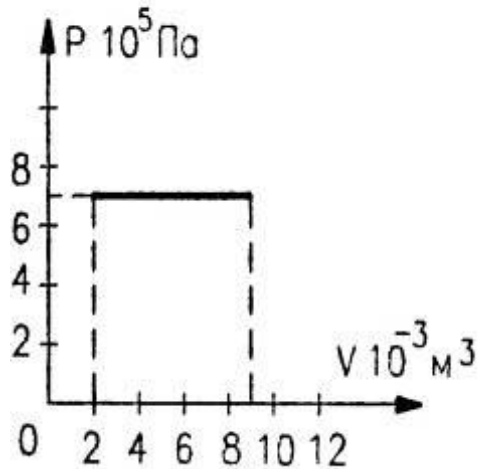
$$U = \frac{3}{2} pV.$$

$$U = \frac{3 \cdot 8 \cdot 10^4 \text{ Па} \cdot 50 \text{ м}^3}{2} = 6 \cdot 10^6 \text{ Дж} = 6 \text{ МДж}.$$

Ответ:  $U = 6 \text{ МДж}$

**Задача 3.** На рисунке приведён график зависимости давления газа от объёма. Найдите работу газа при расширении.

Дано:



Найти:  $A'$  -?

Решение.

Газ расширяется изобарно, поэтому работа газа:

$$A' = p\Delta V = p(V_2 - V_1).$$

Значения  $p$ ,  $V_1$  и  $V_2$  найдём из графика:

$$p = 7 \cdot 10^5 \text{ Па}$$

$$V_1 = 2 \cdot 10^{-3} \text{ м}^3$$

$$V_2 = 9 \cdot 10^{-3} \text{ м}^3.$$

Тогда:

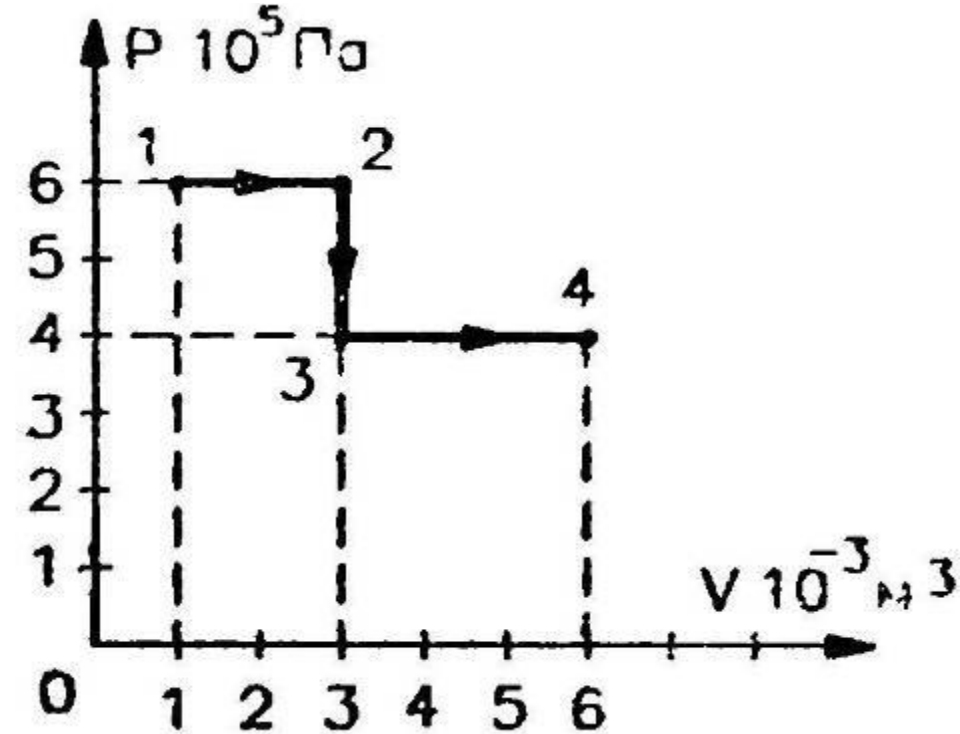
$$\begin{aligned} A' &= 7 \cdot 10^5 \text{ Па} (9 - 2) 10^{-3} \text{ м}^3 = \\ &= 49 \cdot 10^2 \text{ Дж} = 4,9 \text{ кДж}. \end{aligned}$$

Ответ:  $A' = 4,9 \text{ кДж}$



**Задача 4.** Идеальный газ переходит из состояния 1 в состояние 4 так, как показано на рисунке. Вычислите работу, совершаемую газом.

Дано:



Найти:  $A'$  - ?

$$A' = 6 \cdot 10^5 (3 - 1) \cdot 10^{-3} + 4 \cdot 10^5 (6 - 3) \cdot 10^{-3} = 24 \cdot 10^2 = 2,4 \text{ кДж.}$$

Решение.

$$A' = A_{12} + A_{23} + A_{34}$$

$$A_{12} = p_1 (V_2 - V_1)$$

$$A_{23} = 0, \text{ т.к. } \Delta V = 0$$

$$A_{34} = p_3 (V_4 - V_3)$$

$$A' = A_{12} + A_{34}$$

Ответ:  $A' = 2,4 \text{ кДж.}$

**Задача 5.** Какую работу совершает идеальный газ в количестве 2 моль при его изобарном нагревании на 5 °С?

Дано:  
 $\nu = 2$  моль  
 $p = \text{const}$   
 $\Delta t = 5^\circ\text{C}$   
 $R = 8,31$  Дж/мольК

СИ  
 $\Delta T = 5^\circ\text{K}$

Решение.

$$A' = p\Delta V$$

$$pV_1 = \frac{m}{M}RT_1; pV_2 = \frac{m}{M}RT_2$$

$$pV_2 - pV_1 = \frac{m}{M}R(T_2 - T_1)$$

$$p\Delta V = \frac{m}{M}R\Delta T \Rightarrow A' = \frac{m}{M}R\Delta T$$

$$\nu = \frac{m}{M}$$

$$A' = \nu R\Delta T$$

$$A' = 2 \text{ моль} \cdot 8,31 \frac{\text{Дж}}{\text{мольК}} \cdot 5^\circ\text{K} = 83,1 \text{ Дж}$$

**Ответ:**  $A' = 83,1$  Дж

**Задача 6.** Для приготовления ванны вместимостью 200 л смешали холодную воду при температуре  $10^{\circ}\text{C}$  с горячей водой при температуре  $60^{\circ}\text{C}$ . Какие объёмы той и другой воды надо взять, чтобы температура установилась  $40^{\circ}\text{C}$ ?

Дано:

$$V = 200 \text{ л}$$

$$t_{1\text{хол}} = 10^{\circ}\text{C}$$

$$t_{2\text{гор}} = 60^{\circ}\text{C}$$

$$t = 40^{\circ}\text{C}$$

$$\rho = 10^3 \text{ кг/м}^3$$

$$c = 4200 \text{ Дж/кг}^{\circ}\text{K}$$

$$V_1 - ?$$

$$V_2 - ?$$

СИ

$$0,2 \text{ м}^3$$

$$T_{1\text{хол}} = 283^{\circ}\text{K}$$

$$T_{2\text{гор}} = 333^{\circ}\text{K}$$

$$T = 313^{\circ}\text{K}$$

$$\Delta t^{\circ}\text{C} = \Delta T^{\circ}\text{K}$$

Примечание: холодную и горячую воду можно рассматривать как замкнутую систему тел, так как при данных условиях нет теплообмена с окружающей средой.

### Решение.

Количество теплоты, полученное холодной водой:  $Q_1 = cm_1(t - t_1)$

Количество теплоты, отданное горячей водой:

$$Q_2 = cm_2(t - t_2) \quad \text{или} \quad -Q_2 = cm_2(t_2 - t)$$

Уравнение теплового баланса:  $Q_1 - Q_2 = 0 \Rightarrow Q_1 = Q_2$

$$m = m_1 + m_2 \Rightarrow m_1 = m - m_2$$

$$(m - m_2)(t - t_1) = m_2(t_2 - t)$$

$$(m - m_2)(40 - 10) = m_2(60 - 40)$$

$$30(m - m_2) = 20m_2$$

$$30m - 30m_2 = 20m_2$$

$$50m_2 = 30m = 30\rho V \Rightarrow m_2 = \frac{30\rho V}{50} = 120 \text{ кг}$$

$$m_1 = 200 - 120 = 80 \text{ кг}$$

$$V = \frac{m}{\rho}$$

$$V_1 = \frac{80 \text{ кг}}{10^3 \text{ кг/м}^3} = 0,08 \text{ м}^3 = 80 \text{ л}$$

$$V_2 = \frac{120 \text{ кг}}{10^3 \text{ кг/м}^3} = 0,12 \text{ м}^3 = 120 \text{ л}$$

**Ответ:  $V_1 = 80 \text{ л}$   
 $V_2 = 120 \text{ л}$**

**Задача 7.** В сосуд, содержащий воду массой 1,5 кг при температуре 15 °С, впускают водяной пар массой 200 г при температуре 100 °С. Какая общая температура установится после конденсации пара?

Дано:

$$m_1 = 1,5 \text{ кг}$$

$$m_2 = 200 \text{ г}$$

$$t_1 = 15 \text{ }^\circ\text{С}$$

$$t_2 = 100 \text{ }^\circ\text{С}$$

$$c = 4200 \text{ Дж/кг}\cdot^\circ\text{К}$$

$$r = 2,3 \cdot 10^6 \text{ Дж/кг}$$

$t - ?$

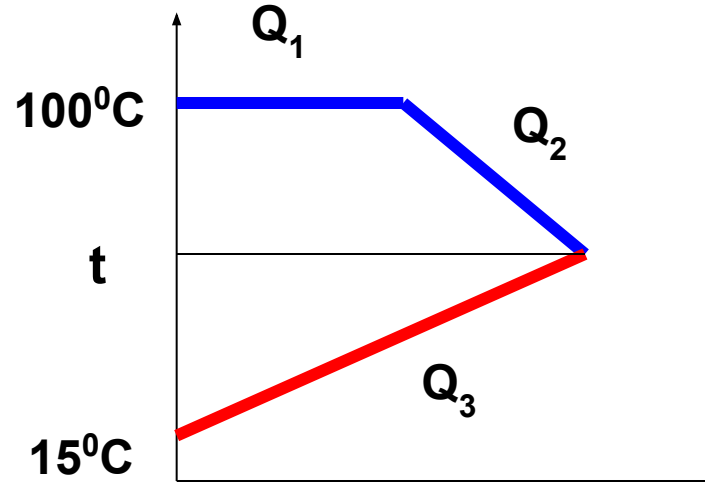
СИ

$$0,2 \text{ кг}$$

$$288 \text{ }^\circ\text{К}$$

$$373 \text{ }^\circ\text{К}$$

Решение.



Количество теплоты, выделившееся при конденсации пара:

$$Q_1 = -rm_2$$

Количество теплоты, выделившееся при охлаждении воды, полученной из пара:

$$Q_2 = -cm_2(t_2 - t)$$

Количество теплоты, полученное холодной водой:

$$Q_3 = cm_1(t - t_1)$$

Запишем уравнение теплового баланса:  $Q_1 + Q_2 + Q_3 = 0$

или  $-rm_2 - cm_2(t_2 - t) + cm_1(t - t_1) = 0$

Преобразуем выражение и выразим конечную температуру  $t$ .

$$-rm_2 - cm_2t_2 + cm_2t + cm_1t - cm_1t_1 = 0$$

$$ct(m_1 + m_2) = cm_1t_1 + cm_2t_2 + rm_2$$

$$t = \frac{c(m_1t_1 + m_2t_2) + rm_2}{c(m_1 + m_2)}$$

$$t = \frac{4200(1,5 \cdot 15 + 0,2 \cdot 100) + 2,3 \cdot 10^6 \cdot 0,2}{4200(1,5 + 0,2)} = 57^\circ C$$

**Ответ:  $t = 57^\circ C$**

**Задача 8.** При изотермическом расширении идеальным газом совершена работа 15 кДж. Какое количество теплоты сообщено газу?

Дано:

СИ

$$A' = 15 \text{ кДж}$$

$$T = \text{const}$$

$$1,5 \cdot 10^4 \text{ Дж}$$

Q - ?

Решение.

По I закону термодинамики:  $Q = A' + \Delta U$

При изотермическом процессе ( $T = \text{const}$ ) внутренняя энергия газа не меняется, то есть

$$\Delta U = 0.$$

Тогда газ совершает механическую работу за счёт сообщенного ему количества теплоты:

$$Q = A'$$

Таким образом, газу сообщено количество теплоты, равное

$$Q = 1,5 \cdot 10^4 \text{ Дж} = 15 \text{ кДж}.$$

Ответ:  $Q = 15 \text{ кДж}$ .

**Задача 9.** В закрытом баллоне находится газ. При охлаждении его внутренняя энергия уменьшилась на 500 Дж. Какое количество теплоты отдал газ? Совершил ли он работу?

Дано:

Решение.

Газ находится в закрытом баллоне, следовательно, объём газа не меняется, то есть  $V = \text{const}$  и  $\Delta V = 0$ .

Газ работу не совершает, так как

$$A' = p\Delta V \Rightarrow A' = 0.$$

~~$\Delta U = -500 \text{ Дж}$~~

Q - ?

A' - ?

По I закону термодинамики  $Q = A' + \Delta U \Rightarrow Q = \Delta U.$

Таким образом, при изменении внутренней энергии газ отдаёт количество теплоты, равное  $Q = -500 \text{ Дж}$  (знак «-» показывает, что газ выделяет количество теплоты).

Ответ:  $Q = -500 \text{ Дж}$ ;  $A' = 0$ .



**Задача 10.** Для изобарного нагревания газа, количество вещества которого 400 моль, на  $300\text{ }^{\circ}\text{K}$  ему сообщили количество теплоты 5,4 МДж. Определите работу газа и изменение его внутренней энергии.

Дано:

СИ

$$p = \text{const}$$

$$\nu = 400 \text{ моль}$$

$$\Delta T = 300\text{ }^{\circ}\text{K}$$

$$Q = 5,4 \text{ МДж}$$

$$5,4 \cdot 10^6 \text{ Дж}$$

$$A' - ?$$

$$\Delta U - ?$$

Решение.

Запишем первый закон термодинамики:

$$Q = \Delta U + A'$$

Работа газа при постоянном давлении:

$$A' = p\Delta V = \frac{m}{M} R\Delta T$$

$$m.k.\nu = \frac{m}{M}, m \circ A' = \nu R\Delta T$$

Изменение внутренней энергии системы:  $\Delta U = Q - A'$

$$A' = 400 \text{ моль} \cdot 8,31 \frac{\text{Дж}}{\text{моль}^{\circ}\text{K}} \cdot 300\text{ }^{\circ}\text{K} = 99,72 \cdot 10^4 \text{ Дж} = 0,9972 \cdot 10^6 \text{ Дж}$$

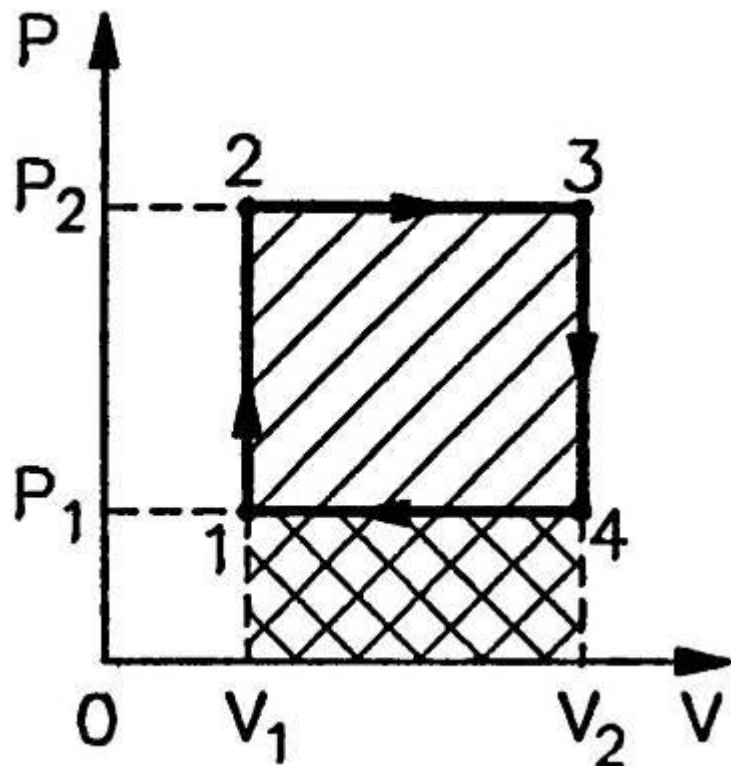
$$\Delta U = 5,4 \cdot 10^6 - 0,9972 \cdot 10^6 \approx 4,4 \cdot 10^6 \text{ Дж}$$

Ответ:  $A' = 1 \text{ МДж}$ ;  $\Delta U = 4,4 \text{ МДж}$ .

**Задача 11.** Найти работу тепловой машины за один цикл, изображенный на рисунке.

Решение.

**Запомни: Работа газа численно равна площади прямоугольника 1234:**



$$A = S_{1234}$$

$$A = (p_2 - p_1) \cdot (V_2 - V_1)$$

Ответ:  $A = (p_2 - p_1) \cdot (V_2 - V_1)$ .

**Задача 12.** Какую работу – положительную или отрицательную – совершает газ за один цикл (см. рисунок)? На каких участках количество теплоты поглощается, отдаётся?

Решение.

Перенесём этот график на диаграмму  $p(V)$ .

1→2:  $T = \text{const}$ ,  $p \uparrow \rightarrow V \downarrow$  - изотермическое сжатие.

2→3:  $p = \text{const}$ ,  $T \uparrow \rightarrow V \uparrow$  - изобарное расширение.

3→1:  $p \downarrow$  и  $T \downarrow \rightarrow V = \text{const}$  - изохорное охлаждение.

С помощью диаграммы  $p(V)$  определим работу газа.  
 $A = p \Delta V$ .

$$A_{31} = 0, \text{ т.к. } \Delta V = 0$$

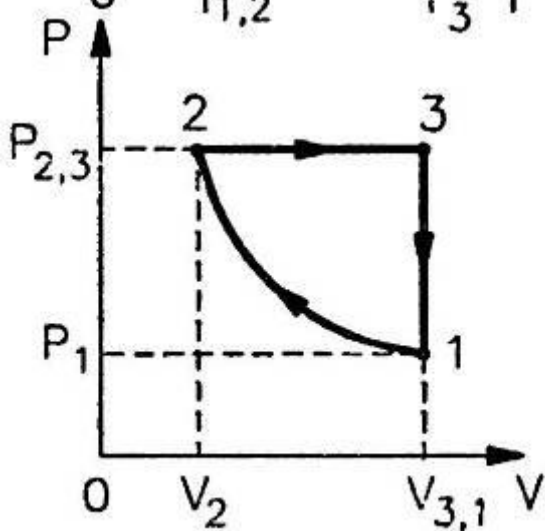
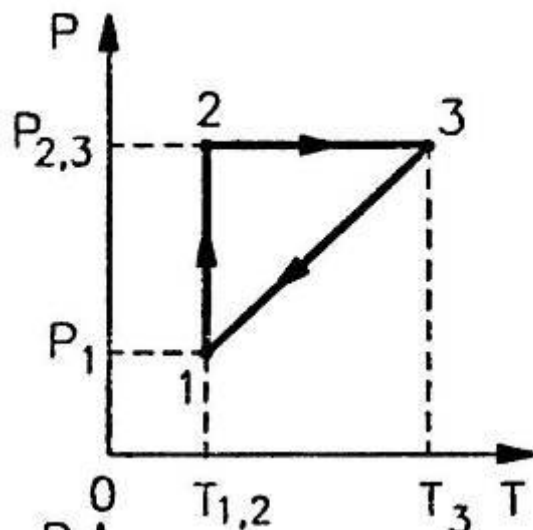
Работа равна площади фигуры, ограниченной графиком процесса, осью  $OV$  и прямыми  $V = V_1$  и  $V = V_2$ .

$$S_{12} < S_{23} \Rightarrow A_{12} < A_{23}$$

Таким образом **за один цикл газ совершает положительную работу.**

Газ поглощает количество теплоты на участке 2→3 (при расширении), отдаёт количество теплоты при сжатии – участок 1→2 и при охлаждении – участок 3→1.

Ответ:  $A' > 0$ ;  $Q_{23} > 0$ ;  $Q_{12} < 0$ ;  $Q_{31} < 0$



**Задача 13.** Тепловой двигатель получает от нагревателя за одну секунду 7200 кДж теплоты и отдаёт холодильнику 5600 кДж. Каков КПД теплового двигателя?

Дано:

СИ

$$Q_1 = 7200 \text{ кДж}$$

$$7,2 \cdot 10^6 \text{ Дж}$$

$$Q_2 = 5600 \text{ кДж}$$

$$5,6 \cdot 10^6 \text{ Дж}$$

$\eta$  - ?

Решение.

По определению КПД тепловой машины:

$$\eta = \frac{Q_1 - Q_2}{Q_1} \cdot 100\%$$

$$\eta = \frac{7,2 \cdot 10^6 - 5,6 \cdot 10^6}{7,2 \cdot 10^6} \cdot 100\% =$$

$$= \frac{(7,2 - 5,6) \cdot 10^6}{7,2 \cdot 10^6} \cdot 100\% = \frac{1,6}{7,2} \cdot 100\% \approx 22\%$$

Ответ:  $\eta = 22\%$ .

**Задача 15.** Идеальная тепловая машина получает от нагревателя, температура которого  $500^{\circ}\text{K}$ , за один цикл  $3360$  Дж теплоты. Найти количество теплоты, отдаваемое за один цикл холодильнику, температура которого  $400^{\circ}\text{K}$ . Найти работу машины за один цикл.

Дано:

$$T_1 = 500^{\circ}\text{K}$$

$$Q_1 = 3360 \text{ Дж}$$

$$T_2 = 400^{\circ}\text{K}$$

$$Q_2 = ?$$

$$A' = ?$$

Решение.

$$\eta = \frac{T_1 - T_2}{T_1} \quad \text{или} \quad \eta = \frac{Q_1 - Q_2}{Q_1}$$

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

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

Работа машины за один цикл:  $A' = Q_1 - Q_2$

$$Q_2 = \frac{3360 \text{ Дж} \cdot 400^{\circ}\text{K}}{500^{\circ}\text{K}} = 2688 \text{ Дж} ; A' = 3360 - 2688 = 672 \text{ Дж}$$

Ответ:  $Q_2 = 2688$  Дж;  $A' = 672$  Дж.

**Задача 16.** Какое максимальное теоретически возможное значение КПД может иметь турбина, в которой используют пар с температурой  $600^{\circ}\text{C}$ , а отвод тепла осуществляется с помощью речной воды, обеспечивающей холодильнику температуру  $27^{\circ}\text{C}$ ? Каковы основные пути повышения КПД тепловых машин?

Дано:

СИ

$$t_1 = 600^{\circ}\text{C}$$

$$873^{\circ}\text{K}$$

$$t_2 = 27^{\circ}\text{C}$$

$$300^{\circ}\text{K}$$

$\eta - ?$

Решение.

$$\eta_{\max} = \frac{T_1 - T_2}{T_1} \cdot 100\%$$

$$\eta_{\max} = \frac{873 - 300}{873} \cdot 100\% \approx 66\%$$

Основной способ увеличения КПД – повышение температуры нагревателя  $T_1$  и понижение температуры холодильника  $T_2$ .

Ответ:  $\eta_{\max} = 66\%$ .

**Задача 17.** В паровой турбине расходуется дизельное топливо массой 0,35 кг на 1 кВт·ч мощности. Температура поступающего в турбину пара 250°C, температура холодильника 30°C. Вычислите фактический КПД турбины и сравните его с КПД идеальной тепловой машины, работающей при тех же температурных условиях.

<p>Дано:  <math>A' = 1 \text{ кВт}\cdot\text{ч}</math>  <math>m = 0,35 \text{ кг}</math>  <math>q = 42 \cdot 10^6 \text{ Дж/кг}</math>  <math>t_1 = 250^\circ\text{C}</math>  <math>t_2 = 30^\circ\text{C}</math></p>	<p>СИ  <math>1 \cdot 10^3 \text{ Вт} \cdot 3600 \text{ с} = 3,6 \cdot 10^6 \text{ Дж}</math>  <math>T_1 = 523^\circ\text{K}</math>  <math>T_2 = 303^\circ\text{K}</math></p>	<p>Решение.          Для реальной тепловой машины:  <math display="block">\eta = \frac{A'}{Q} \cdot 100\%</math></p>
<p><math>\eta - ?</math>  <math>\eta_{\max} - ?</math></p>		<p><math>Q = qm</math>, где <math>q</math> – удельная теплота сгорания топлива.</p>

$$\eta = \frac{A'}{qm} \cdot 100\% = \frac{3,6 \cdot 10^6 \cdot 100\%}{42 \cdot 10^6 \cdot 0,35} \approx 25\%$$

КПД идеальной тепловой машины:

$$\eta_{\max} = \frac{T_1 - T_2}{T_1} \cdot 100\% = \frac{523 - 303}{523} \cdot 100\% \approx 42\%$$

Ответ:  $\eta = 25\%$ ,  $\eta_{\max} = 42\%$ .

**Что делаем?**

**Оформляем в тетради  
все 13 задач! Осознанно!**

**И пишем учителю сообщение**

**«Я оформил все 13 задач в  
тетрадь. Я – молодец!»**

**Присылать фото не надо!**