

Напряжение в точках пересечения графиков практически одинаково и равно: $U_{\min} = 15.7B$. При этом сила тока в резисторе равна $I_{\min} = 27mA$.

Таким образом, напряжение на резисторе будет изменяться в пределах от $U_{\min} = 15.7B$ до $U_{\max} = 17.3B$, а сила тока от $I_{\min} = 27mA$ до $I_{\max} = 30mA$.

Задача 11-1 Почему цикл Карно лучше других?

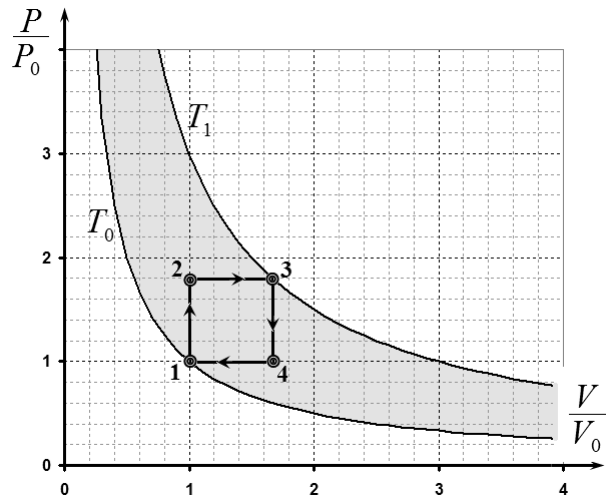
1. Квадратный цикл.

Так как цикл «квадратный», то объем и давление газа возрастают в пределах цикла в одно и тоже число раз. Их произведение (пропорциональное температуре) возрастает в β раз, поэтому максимальные объем и давление (в состоянии 3) находятся по формулам

$$V_3 = \sqrt{\beta}V_0, \quad P_3 = \sqrt{\beta}P_0 \quad (1)$$

Газ получает теплоту на участках 1-2 и 2-3.

Суммарное количество теплоты, полученное газом равно



$$\begin{aligned} Q_1 &= \frac{3}{2}RT_0(\sqrt{\beta}-1) + \frac{5}{2}RT_0(\beta-\sqrt{\beta}) = \\ &= \frac{RT_0}{2}(\sqrt{\beta}-1)(3+5\sqrt{\beta}) \end{aligned} \quad (2)$$

Работа совершенная газом за цикл численно равна площади цикла:

$$A = P_0V_0(\sqrt{\beta}-1)^2 = RT_0(\sqrt{\beta}-1)^2. \quad (3)$$

Следовательно, КПД цикла равен

$$\eta = \frac{A}{Q_1} = \frac{RT_0(\sqrt{\beta}-1)^2}{\frac{RT_0}{2}(\sqrt{\beta}-1)(3+5\sqrt{\beta})} = \frac{2(\sqrt{\beta}-1)}{(3+5\sqrt{\beta})}. \quad (4)$$

Как и следовало ожидать, при $\beta=1$ КПД обращается в нуль, а при возрастании β стремится к предельному значению $\bar{\eta} = \frac{2}{5} = 0.4$. Для построения графика полученную зависимость удобно представить в виде:

$$\eta = \frac{2\left(1 - \frac{1}{\sqrt{\beta}}\right)}{\left(\frac{3}{\sqrt{\beta}} + 5\right)}. \quad (5)$$

График этой зависимости показан на бланке (кривая - 1)

2. Треугольный цикл

Расчет КПД проводится аналогично. Газ получает теплоту только на участке 1-2. По первому закону термодинамики, это количество теплоты равно

$$Q_1 = \frac{3}{2}RT_0(\beta-1) + \frac{1}{2}P_0(1+\sqrt{\beta})V_0(\sqrt{\beta}-1) = 2P_0V_0(\beta-1)$$

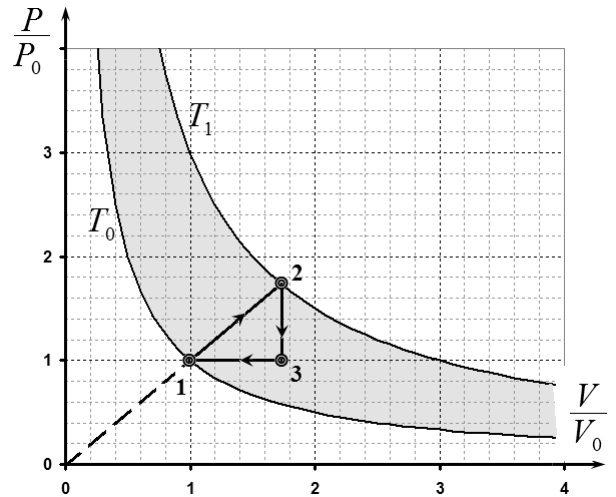
Работа, совершенная за цикл:

$$A = \frac{1}{2}P_0V_0(\sqrt{\beta}-1)^2;$$

КПД цикла

$$\eta = \frac{A}{Q_1} = \frac{(\sqrt{\beta}-1)^2}{2(\beta-1)} = \frac{(\sqrt{\beta}-1)}{3(\sqrt{\beta}+1)+(\sqrt{\beta}-1)} = \frac{\sqrt{\beta}-1}{2(\sqrt{\beta}+1)}.$$

Предельное значение КПД в этом случае равен 0,5. Немного лучше!



3. Криволинейно-треугольный цикл.

В данном случае газ получает теплоту на участке изохорного расширения 1-2. Это количество теплоты равно

$$Q_1 = \frac{3}{2}RT_0(\beta-1).$$

Чтобы не считать работу (т.е. не интегрировать адиабату), найдем количество теплоты, отданное газом на участке 3-1. Для этого следует определить температуру газа в состоянии 3. Точки 2 и 3 соединены адиабатой, причем нам известны значения давлений в крайних точках.

Поэтому запишем уравнение адиабатного процесса в координатах (P, T) . Из уравнения

состояния идеального газа выразим $V = \frac{RT}{P}$ и подставим в уравнение адиабаты

$$P\left(\frac{T}{P}\right)^\gamma = \text{const} \Rightarrow P^{\frac{1-\gamma}{\gamma}} T = \text{const}.$$

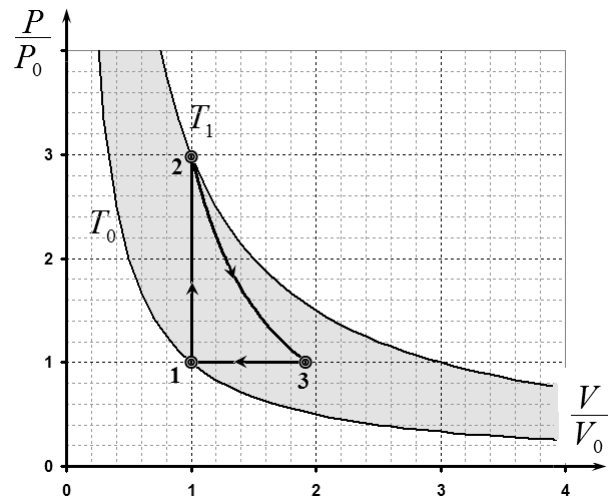
Показатель степени в этом уравнении равен $-\frac{2}{5}$. Записывая это уравнение для состояний 2 и 3, получим

$$(\beta P_0)^{\frac{2}{5}} \beta T_0 = P_0^{\frac{2}{5}} T_3 \Rightarrow T_3 = T_0 \beta^{\frac{3}{5}}.$$

Теперь можно записать выражения для количества отданной теплоты:

$$Q_2 = \frac{5}{2}RT_0\left(\beta^{\frac{3}{5}} - 1\right).$$

Наконец, формула КПД обретает вид



$$\eta = 1 - \frac{Q_2}{Q_1} = 1 - \frac{5\left(\beta^{\frac{3}{5}} - 1\right)}{3(\beta - 1)}.$$

В этом цикле при возрастании β КПД стремится к 1. График этой зависимости изображается кривой 3 на бланке.

4. КПД цикла Карно, как известно равен $\eta = 1 - \frac{T_1}{T_0}$, график этой зависимости – прямая

линия, идущая выше всех построенных кривых.

Таким образом, при заданных максимальных и минимальных температурах цикл Карно имеет максимально возможный КПД. Ну а рисунок цикла показан на бланке, как видите, его вид весьма далек от традиционных «ромбиков», которые обычно рисуют в учебниках!

