

## Практическое занятие

### РАСЧЕТ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИХ ЦИКЛОВ ДВИГАТЕЛЕЙ ВНУТРЕННЕГО СГОРАНИЯ

**(решить задание, см. контрольную)**

#### 1. Общие сведения

Двигатель внутреннего сгорания – наиболее распространенный тепловой двигатель в мире. Он занимает лидирующее положение в автомобильном, железнодорожном и водном транспорте, в дорожных машинах и т. п. Исключительна роль двигателей внутреннего сгорания в энергетике сельского хозяйства – неотъемлемый элемент тракторов, комбайнов, автотранспорта, резервных дизельных электростанций и многих других агрегатов, используемых в сельскохозяйственном производстве. [2]

В зависимости от способа подвода теплоты различают три термодинамических цикла двигателей внутреннего сгорания:

а) Цикл Отто – это теоретический цикл ДВС с подводом теплоты при постоянном объеме ( $v = const$ ). Он характерен для бензиновых и газовых двигателей с внешним смесеобразованием в карбюраторах и принудительным искровым зажиганием горючей смеси. Такие ДВС применяют на легковом и грузовом автотранспорте.

б) Цикл Дизеля – это теоретический цикл ДВС с подводом теплоты при постоянном давлении ( $p = const$ ). Он характерен для дизельных двигателей, в которых топливо распыляется высоким давлением воздуха, подаваемого в цилиндр специальным компрессором. Из-за больших габаритов и веса компрессорные дизели применяются на судах и в качестве стационарных установок электростанций.

в) Цикл Тринклера – это цикл со смешанным подводом теплоты при  $v = const$  и  $p = const$ . Он является теоретическим циклом всех современных транспортных и стационарных

дизельных двигателей (тракторных, комбайновых и др.). В этих ДВС происходит механическое распыление горючего, смесеобразование в цилиндре и самовоспламенение от сжатого до высокой температуры воздуха.

Рассмотрим работу цикла Отто с помощью диаграммы, изображенной на рис. 1. По кривой 1–2 происходит адиабатное сжатие рабочего тела, при этом температура возрастает до  $T_2$ . Изохора 2–3 соответствует процессу подвода теплоты  $q_1$  от источника теплоты, при этом температура увеличивается до  $T_3$ . Затем следует процесс адиабатного расширения 3–4, температура при этом понизится до  $T_4$ . В изохорном процессе 4–1 от рабочего тела в окружающую среду отводится теплота  $q_2$ , а температура еще уменьшится до  $T_1$ .

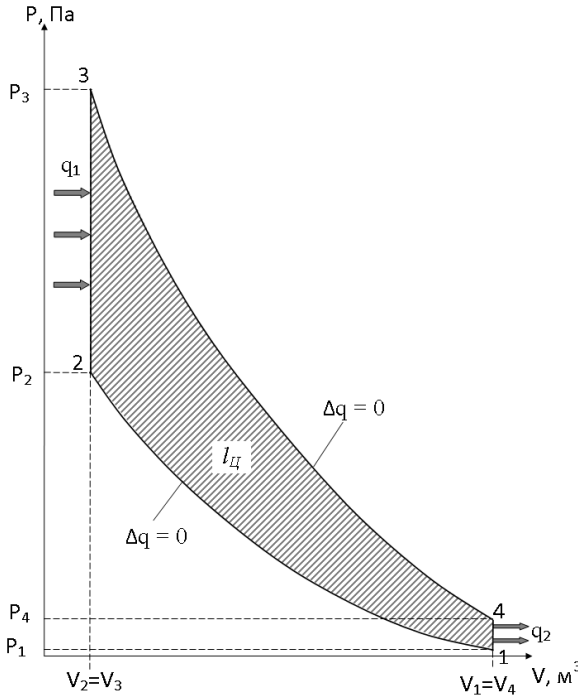


Рис. 1. Цикл Отто в  $p$ - $v$ - координатах:

1-2 – адиабатное сжатие; 2-3 – изохорный подвод теплоты  $q_1$ ;  
 3-4 – адиабатное расширение; 4-1 – изохорный отвод теплоты  $q_2$

На рис. 2 изображена диаграмма цикла Дизеля. По кривой 1–2 происходит адиабатное сжатие рабочего тела, при этом температура возрастает до  $T_2$ . Изобара 2–3 соответствует процессу подвода теплоты  $q_1$  от источника теплоты, при этом температура увеличивается до  $T_3$ . Затем следует процесс адиабатного расширения 3–4, температура при этом понизится до  $T_4$ . В изохорном процессе 4–1 от рабочего тела в окружающую среду отводится теплота  $q_2$ , в результате температура станет  $T_1$ .

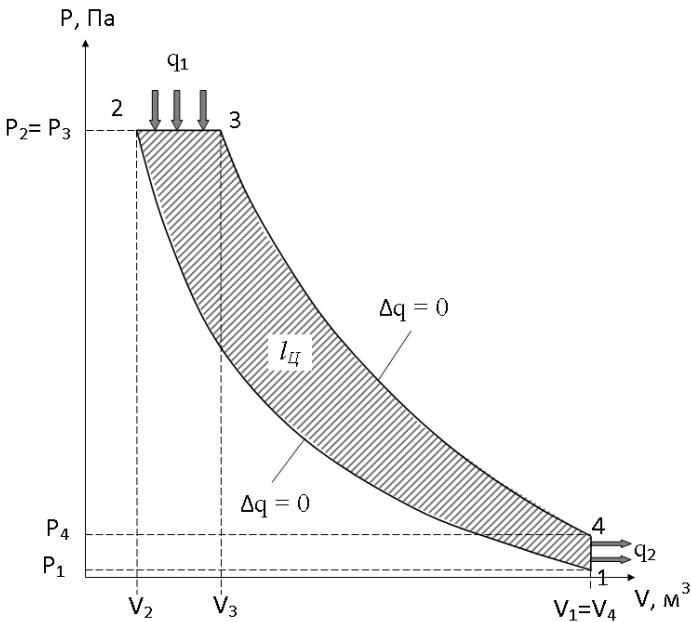


Рис. Цикл Дизеля в  $p$ - $v$ - координатах:

1-2 – адиабатное сжатие; 2-3 – изобарный подвод теплоты  $q_1$ ;  
3-4 – адиабатное расширение; 4-1 – изохорный отвод теплоты  $q_2$

Диаграмма цикла Тринклера изображена на рис. 3. Кривая 1–2 соответствует процессу адиабатного сжатия рабочего тела, при этом температура возрастает до  $T_2$ . Далее сначала по линии 2–3 происходит подвод теплоты  $q_1'$  при  $v = const$ , при этом температура увеличивается до  $T_3$ . Затем по линии 3–4 происходит подвод теплоты  $q_1''$  при  $p = const$  с повышением температуры до  $T_4$ . Кривая 4–5 соответствует процессу

адиабатного расширения рабочего тела с понижением температуры до  $T_5$ . Участок 5–1 характеризует изохорный процесс отвода теплоты  $q_2$  в охладитель и понижение температуры до  $T_1$ .

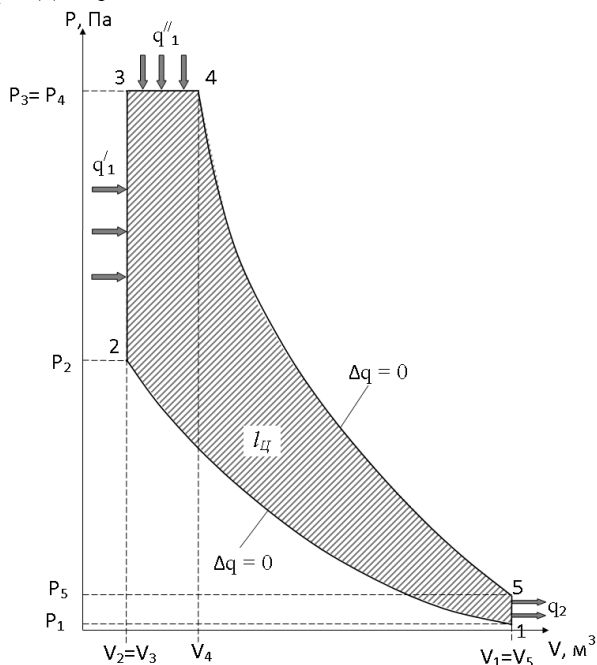


Рис.3. Цикл Тринклера в  $p$ - $v$ - координатах:

- 1-2 – адиабатное сжатие; 2-3 – изохорный подвод теплоты  $q_1'$ ;
- 3-4 – изобарный подвод теплоты  $q_1''$ ; 4-5 – адиабатное расширение;
- 5-1 – изохорный отвод теплоты  $q_2$

## 2. Порядок выполнения задания

Рассчитать идеальный термодинамический цикл ДВС, считая рабочим телом воздух.[7]

Известными величинами являются следующие (см. приложения 1 и 2):

1. Цикл двигателя: \_\_\_\_\_

2. Начальные параметры рабочего тела:

Температура  $t_1 =$  \_\_\_\_\_ °C

Давление  $P_1 =$  \_\_\_\_\_ \*  $10^6$  Па

3. Параметры цикла:

Степень сжатия  $\varepsilon = \underline{\hspace{2cm}}$   
Степень повышения давления  $\lambda = \underline{\hspace{2cm}}$   
Степень предварительного расширения:  $\rho = \underline{\hspace{2cm}}$

4. Средняя температура для расчета теплоемкости воздуха:  
 $t_{CP} = \underline{\hspace{2cm}}$  °C

Определить для заданного цикла:

- 1) Абсолютное давление, удельный объем и абсолютную температуру во всех характерных точках цикла;
- 2) Количество подведенного и отведенного в цикле тепла;
- 3) Полезную работу цикла;
- 4) Термический КПД цикла;
- 5) Показать заданный цикл в  $p$ - $v$  диаграмме.

### Решение

1. Определим удельную изобарную  $C_p$  и изохорную  $C_v$  теплоемкости воздуха:

$$C_p = 0,9956 + 9,3 \cdot 10^{-5} \cdot t_{CP}, \text{ кДж/(кг}\cdot\text{К)} \quad (1)$$

$$C_v = 0,7088 + 9,3 \cdot 10^{-5} \cdot t_{CP}, \text{ кДж/(кг}\cdot\text{К)} \quad (2)$$

2. Коэффициент адиабатных процессов:

$$k = \frac{C_p}{C_v} > 1 \quad (3)$$

Коэффициент  $k$  должен быть в пределах  $k = 1,2 \dots 1,4$

*\* Точки 1 и 2, а также кривая 1-2-адиабата сжатия, для всех трех циклов одинаковы (см. рис. 1, 2, 3).*

3. Найдем основные параметры рабочего тела в точке 1:

$$a) T_1 = t_1 + 273, \text{ К} \quad (4)$$

$$б) V_1 = \frac{R_B \cdot T_1}{P_1}, \text{ м}^3/\text{кг} \quad (5)$$

где  $R_B = 287$  кДж/(кг·К) – индивидуальная газовая постоянная воздуха, (см. приложение 3).

4. Найдем основные параметры рабочего тела в точке 2:

$$a) V_2 = \frac{V_1}{\varepsilon}, \text{ м}^3/\text{кг} \quad (6)$$

$$б) T_2 = T_1 \cdot \left( \frac{V_1}{V_2} \right)^{k-1}, \text{ К} \quad (7)$$

$$в) P_2 = \frac{R_B \cdot T_2}{V_2}, \text{ Па} \quad (8)$$

*\*ВНИМАНИЕ: далее при расчетах параметров не спешить и быть предельно внимательными, использовать формулы только для заданного цикла: Отто, Дизеля или Тринклера.*

5. Найдем основные параметры рабочего тела в точке 3:

5.1. В цикле Отто и Тринклера происходит изохорный подвод теплоты:

$$a) V_3 = V_2 = \text{_____} \text{ м}^3/\text{кг} \quad (9)$$

$$б) P_3 = \lambda \cdot P_2, \text{ Па} \quad (10)$$

$$в) T_3 = \lambda \cdot T_2, \text{ К} \quad (11)$$

5. В цикле Дизеля происходит изобарный подвод теплоты:

$$a) P_3 = P_2 = \text{_____} \text{ Па} \quad (12)$$

$$б) V_3 = \rho \cdot V_2, \text{ м}^3/\text{кг} \quad (13)$$

$$в) T_3 = \rho \cdot T_2, \text{ К} \quad (14)$$

6. Найдем основные параметры смеси в точке 4:

6.1. Для цикла Тринклера:

$$a) P_4 = P_3 = \text{_____} \text{ Па} \quad (15)$$

$$б) T_4 = \rho \cdot T_3, \text{ К} \quad (16)$$

$$в) V_4 = \rho \cdot V_3, \text{ м}^3/\text{кг} \quad (17)$$

6. Для цикла Отто:

$$a) V_4 = V_1 = \text{_____} \text{ м}^3/\text{кг} \quad (18)$$

$$б) T_4 = T_3 \cdot \left( \frac{V_3}{V_4} \right)^{k-1}, \text{ К} \quad (19)$$

$$в) P_4 = \frac{R_B \cdot T_4}{V_4}, \text{ Па} \quad (20)$$

6.3. Для цикла Дизеля:

$$а) V_4 = V_I = \text{_____} \text{ м}^3/\text{кг} \quad (21)$$

$$б) T_4 = T_3 \cdot \left( \frac{V_3}{V_4} \right)^{k-1}, \text{ К} \quad (22)$$

$$в) P_4 = \frac{R \cdot T_4}{V_4}, \text{ Па} \quad (23)$$

7. Найдем параметры рабочего тела в точке 5 для цикла Тринклера:

$$а) V_5 = V_I = \text{_____} \text{ м}^3/\text{кг} \quad (24)$$

$$б) T_5 = T_4 \cdot \left( \frac{V_4}{V_5} \right)^{k-1}, \text{ К} \quad (25)$$

$$в) P_5 = \frac{R_B \cdot T_5}{V_5}, \text{ Па} \quad (26)$$

8. Найдем подведенную и отведенную теплоту в цикле ( $q_1 > q_2$ ):

8.1. Отто:

$$а) q_1 = C_V \cdot (T_3 - T_2), \text{ кДж/кг} \quad (27)$$

$$б) q_2 = C_V \cdot (T_4 - T_1), \text{ кДж/кг} \quad (28)$$

8. Дизеля:

$$а) q_1 = C_P \cdot (T_3 - T_2), \text{ кДж/кг} \quad (29)$$

$$б) q_2 = C_V \cdot (T_4 - T_1), \text{ кДж/кг} \quad (30)$$

8.3. Тринклера:

$$а) q_1 = q_1' + q_1'' = C_V \cdot (T_3 - T_2) + C_P \cdot (T_4 - T_3), \text{ кДж/кг} \quad (31)$$

$$б) q_2 = C_V \cdot (T_5 - T_1), \text{ кДж/кг} \quad (32)$$

9. Полезная работа цикла:

$$l_{ц} = q_1 - q_2, \text{ кДж/кг} \quad (33)$$

10. Термический КПД цикла ( $\eta_T = 0,5 \dots 0,7$ ):

$$\eta_T = 1 - \frac{q_2}{q_1} < 1 \quad (34)$$

11. Построить заданный цикл в  $p$ - $v$  диаграмме (см. рис. 1, 2, 3).