

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РФ

ВОЛГОГРАДСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ  
ТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ

Кафедра " Теплотехника и гидравлика "

ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИЕ ПРОЦЕССЫ И ЦИКЛЫ  
С ГАЗООБРАЗНЫМ РАБОЧИМ ТЕЛОМ

Методические указания к расчетно-графической работе



Волгоград 2018

УДК 621.431.

Термодинамические процессы и циклы с газообразным рабочим телом, метод. указ. к расчетно-графической работе/ сост. К. В. Приходьков, Е. А. Федянов; ВолгГТУ. – Волгоград, 2018.– 10 с.

Излагаются цели, содержание расчетно-графической работы по расчету термодинамических процессов и циклов. Даны методические указания по выполнению расчетов и контрольные вопросы для подготовки к защите выполненной работы.

Предназначены для студентов всех направлений и форм подготовки, изучающих техническую термодинамику.

Табл. 2. Библиогр.: 3 назв.

Рецензент А. А. Седов

Печатается по решению редакционно-издательского совета Волгоградского государственного университета.

© Волгоградский  
государственный  
технический  
университет, 2018

## 1. ЦЕЛЬ РАБОТЫ

- 1.1. Получение практических навыков инженерных расчетов термодинамических процессов с газообразным рабочим телом.
- 1.2. Закрепление теоретических знаний.

## 2. СОДЕРЖАНИЕ РАБОТЫ

- 2.1. Определение параметров рабочего тела в характерных точках цикла.
- 2.2. Вычисление работы и теплоты в каждом из термодинамических процессов цикла.
- 2.3. Определение коэффициента полезного действия цикла.
- 2.4. Построение цикла в  $pv$ - и  $Ts$ -диаграммах.

## 3. ЗАДАНИЕ И УКАЗАНИЯ ПО ВЫПОЛНЕНИЮ РАСЧЕТОВ

### 3.1. Задание

Провести расчет заданного варианта термодинамического цикла, в котором рабочим телом является воздух. Студенты заочной формы обучения определяют вариант самостоятельно по сумме трех последних цифр зачетной книжки.

1. Приняв теплоемкости воздуха постоянными:

$$c_p = 1,005 \text{ кДж/(кг·К)},$$

$$c_v = 0,71 \text{ кДж/(кг·К)},$$

$$R = 287 \text{ Дж/(кг·К)},$$

определить:

а) основные параметры состояния воздуха в характерных точках цикла,

б) удельные работу  $l$ , теплоту  $q$ , изменение внутренней энергии  $\Delta u$ , изменение энталпии  $\Delta h$ , изменение энтропии  $\Delta s$  в каждом процессе.

в) удельную работу, производимую газом за цикл ( $l_{\text{ц}}$ ),

г) полезно использованную за цикл удельную теплоту ( $q_{\text{ц}}$ ),

д) термический КПД цикла ( $\eta_t$ ).

2. Результаты расчетов свести в таблицу 2.

3. Построить (в масштабе) цикл в  $pv$ - и  $Ts$ -координатах на миллиметровой бумаге.

### 3.2. Указания к выполнению работы

1. Исходные данные для расчета в соответствии с вариантом работы приведены в таблице 1, вид цикла представлен его изображением без учета масштаба в координатах  $pv$  (стр. 5...7).

2. При построении цикла на графике должны быть нанесены характерные точки (1, 2, 3, 4), которые в зависимости от характера процесса следует соединить прямыми или плавными кривыми линиями.

3. Положение точки 1 в  $Ts$ -координатах определяется исходя из того, что условный нуль энтропии соответствует нормальным физическим условиям (т. е. при  $p_0 = 760$  мм рт. ст. и  $t_0 = 0^\circ\text{C}$   $s_0 = 0$ ).

Изменение энтропии при переходе от нулевой точки к точке 1 можно вычислить по формуле для политропного процесса

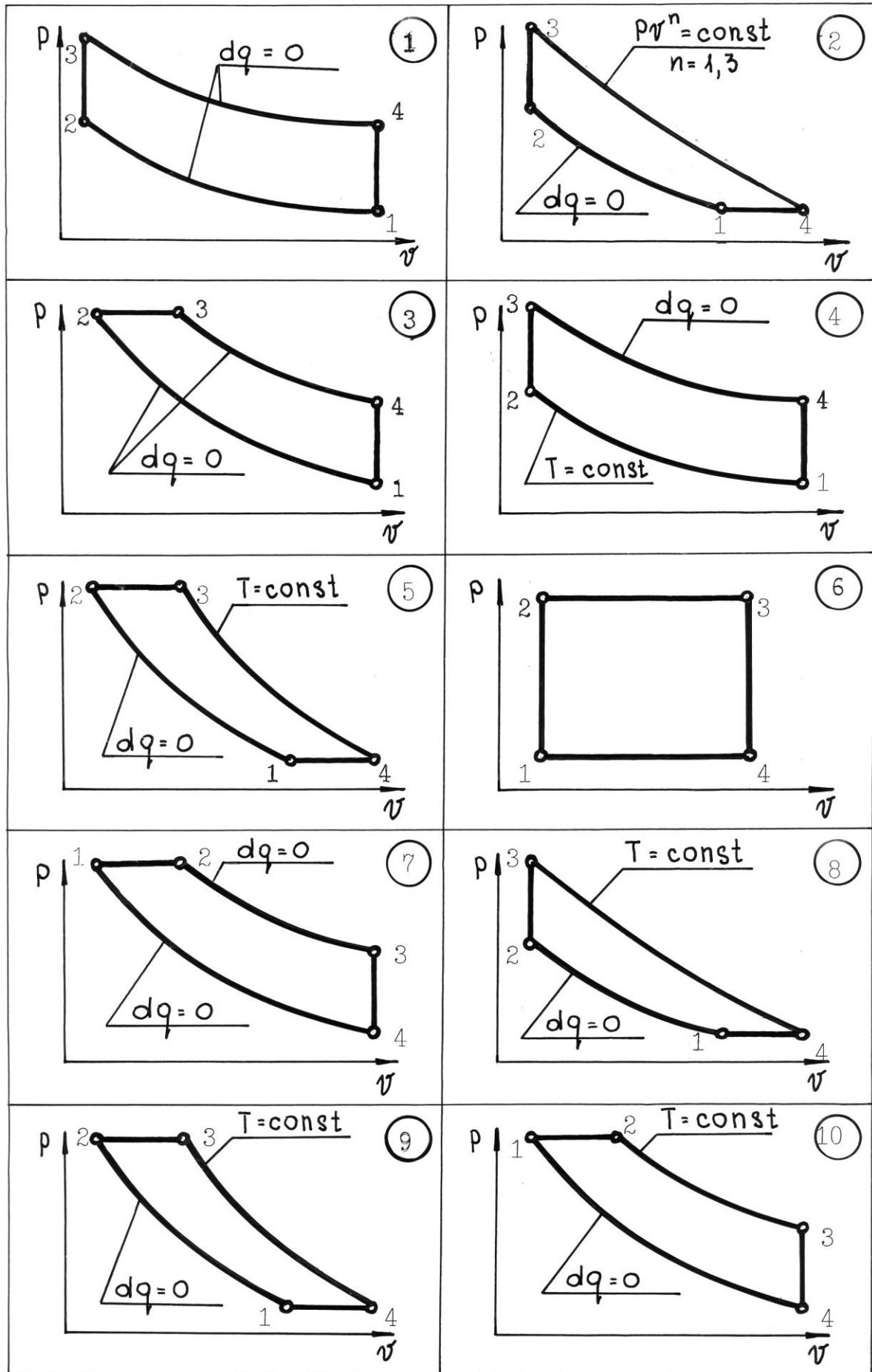
$$\Delta S_{0-1} = c_v \ln \frac{T_1}{T_0} + R \ln \frac{v_1}{v_0}.$$

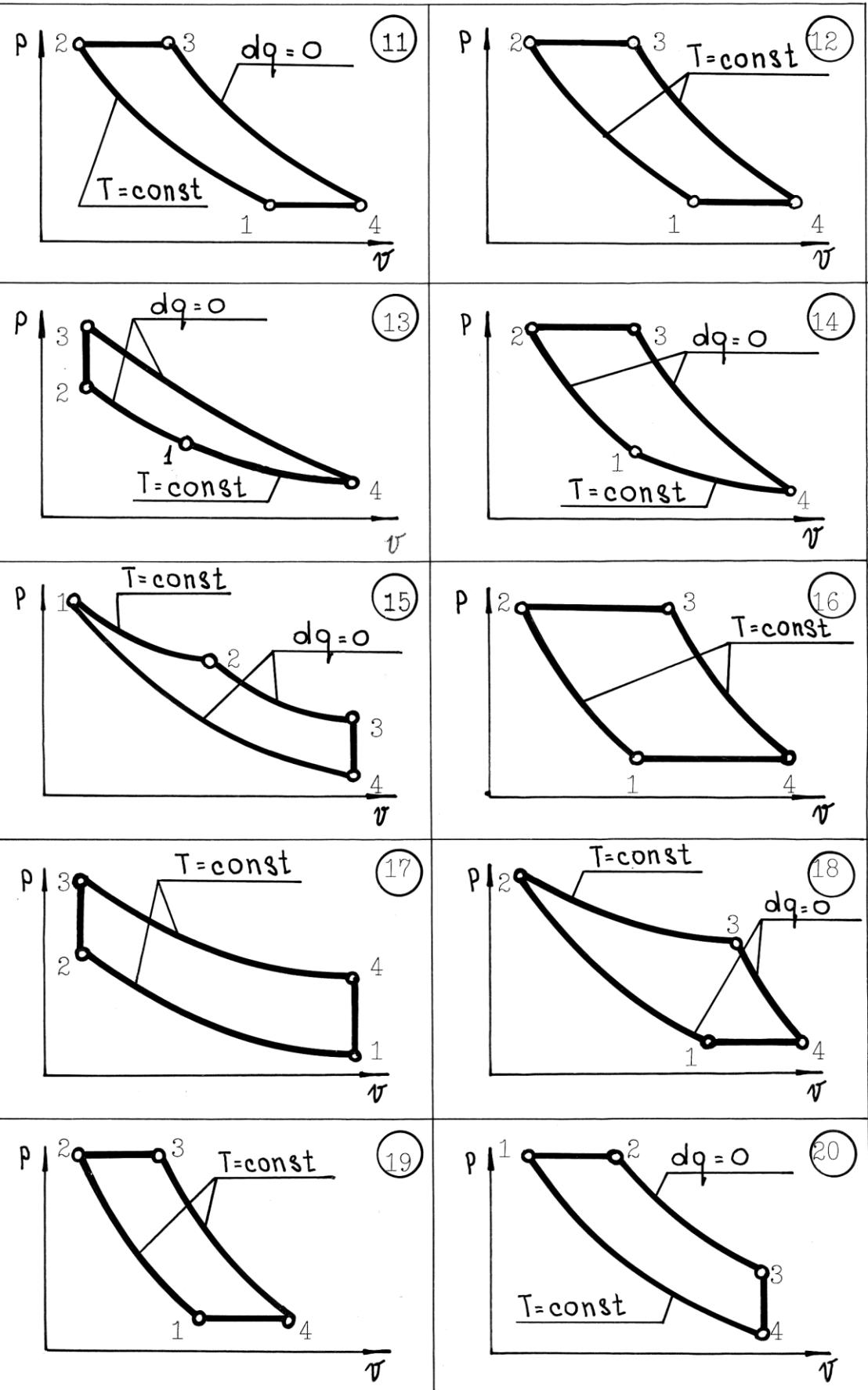
Таблица №1  
ИСХОДНЫЕ ДАННЫЕ

Вариант	Значение основных параметров состояния в характерных точках цикла												$n$	
	Абсолютное давление, бар				Температура, $^\circ\text{C}$				Удельный объем, $\text{м}^3/\text{кг}$					
	1	2	3	4	1	2	3	4	1	2	3	4		
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	
1	3	18			20		330							
2	1				0	160		65					1,3	
3	12	60			50		320							
4	0,8				20		300			0,4				
5		25			50		300		0,12					
6	12	14					150		0,08					
7	10			6	250					0,2				
8	3	10					200		0,3					
9	3	10			25		250							
10	7				200	300						0,4		

Продолжение табл. 1

<b>11</b>	4	10					300		0,3				
<b>12</b>	1,2						150		0,7	0,2			
<b>13</b>	3	6			30		250						
<b>14</b>	7	20					200		0,12				
<b>15</b>	30	18			300						0,2		
<b>16</b>	12	30			100		200						
<b>17</b>	3	8			27		200						
<b>18</b>	4	16	6		100								
<b>19</b>	2	20			50		200						
<b>20</b>	20				200	350					0,12		
<b>21</b>	3	20					300		0,3			1,3	
<b>22</b>	1,8		3		30					0,1		1,1	
<b>23</b>	1,6		25			150			0,5			1,2	
<b>24</b>	1	5			0		200					1,3	
<b>25</b>	35		25		210		300					1,2	
<b>26</b>	2	12					300		0,45				
<b>27</b>	13	5			300		17						
<b>28</b>	8	20	12						0,12				
<b>29</b>	0,9	4			30		200					1,2	
<b>30</b>	1,2	8			10						0,3		





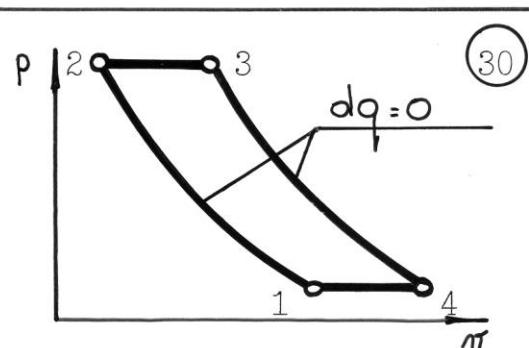
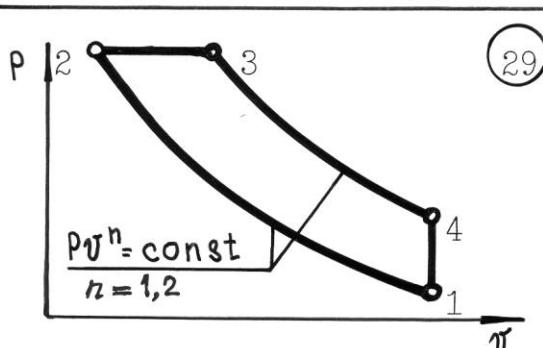
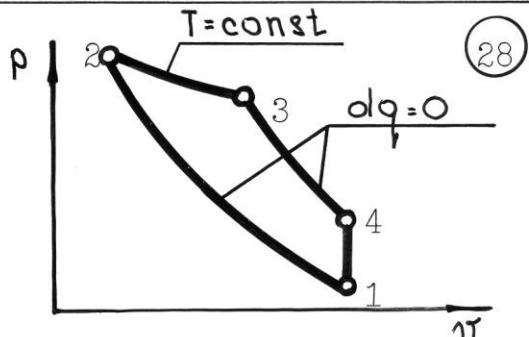
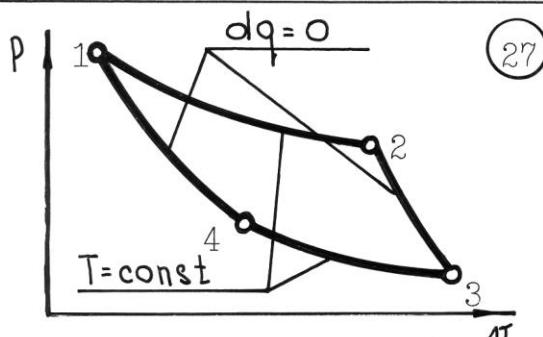
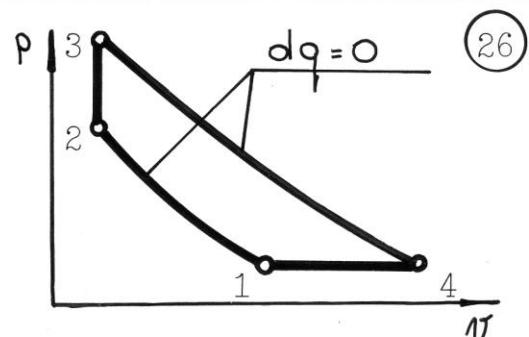
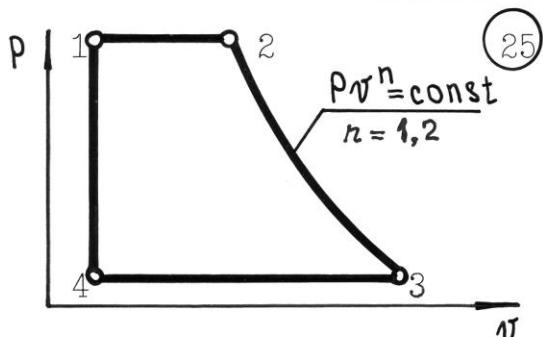
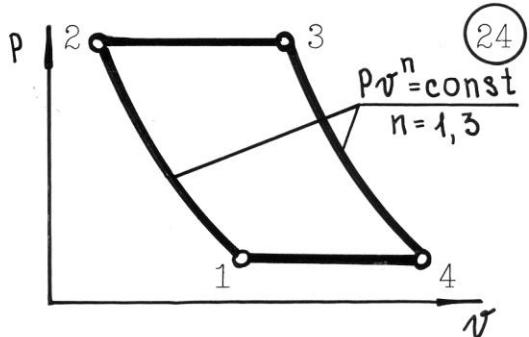
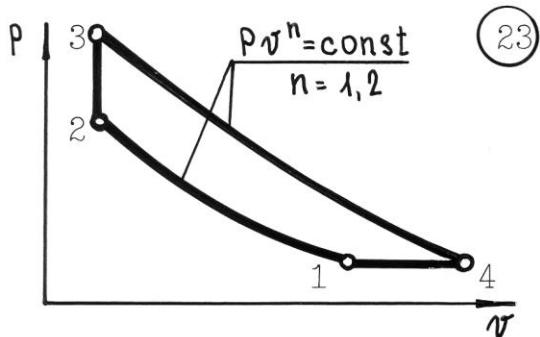
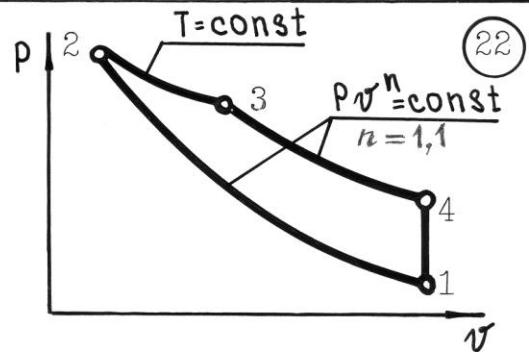
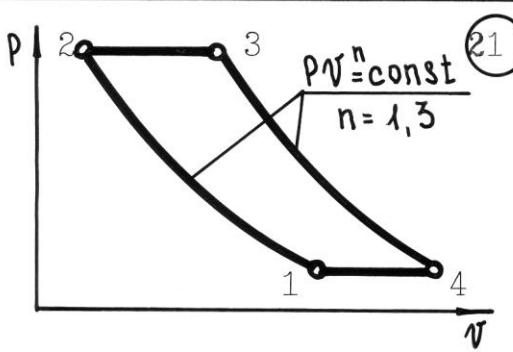


Таблица 2

## КОНТРОЛЬНЫЕ ВОПРОСЫ

1. Назовите параметры состояния рабочего тела и единицы их измерения.
2. Изобразите основные термодинамические процессы в координатах  $pv$  и  $Ts$ .
3. Как связаны между собой параметры состояния в изохорном, изобарном, изотермическом, адиабатном и политропном процессах?
4. На основе первого закона термодинамики проанализируйте распределение энергии в основных термодинамических процессах.
5. Каковы важнейшие свойства координатных систем  $pv$  и  $Ts$ ?
6. Из чего складывается внутренняя энергия идеального и реального газов? Приведите дифференциальное уравнение изменения внутренней энергии реального газа.
7. Как подсчитать изменение внутренней энергии идеального и реального газов?
8. Укажите единицы измерения энтропии. Как подсчитать изменение энтропии идеального газа?
9. Рассмотрите прямые круговые процессы (циклы) и определите величину их термического КПД.

## ОСНОВНАЯ ЛИТЕРАТУРА

1. Нащокин, В. В. Техническая термодинамика и теплопередача / В. В. Нащокин.– М.: Высшая школа, 1980. – 469 с.
2. Теплотехника / под ред. В. Н. Луканина. –М.: Высш. шк., 2005. – 671 с.
3. Теплотехника / под ред. А. П. Баскакова. – 2-е изд., перераб. – М.: Энергоатомиздат, 1991. – 223 с.
1. Теплотехника / под ред. В. И. Крутова. – М. : Машиностроение, 1986. – 426 с.

## ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ЛИТЕРАТУРА

1. Андрющенко, А. И. Основы термодинамики циклов теплоэнергетических установок / А. И. Андрющенко. – М.: Высш. шк., 1977. – 280 с.

Составители: Константин Владимирович Приходьков  
Евгений Алексеевич Федянов

Термодинамические процессы и циклы с газообразным рабочим телом  
Методические указания к расчетно-графической работе

Темплан 2018 г. Поз. №

Подписано в печать ???.???.2018. Формат 60x84 1/16.

Бумага газетная. Печать офсетная. Усл. печ. л. 0,7.

Тираж 10 экз. Заказ . Бесплатно.

Волгоградский государственный технический университет.  
400005, Волгоград, просп. им. В.И. Ленина, 28, корп. 1

ИУНЛ Волгоградского государственного  
технического университета.  
400005, Волгоград, просп. им. В.И. Ленина, 28, корп. 7