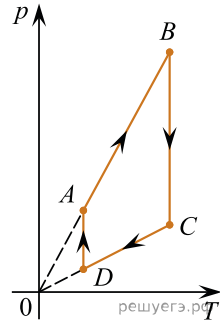


1. На рисунке показан график циклического процесса, проведенного с одноатомным идеальным газом, в координатах p - T , где p — давление газа, T — абсолютная температура газа. Количество вещества газа постоянно.

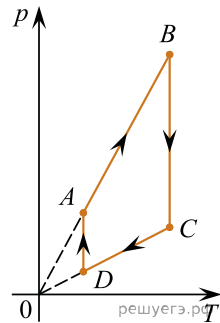
Из приведенного ниже списка выберите все правильные утверждения, характеризующих процессы на графике, и укажите их номера.

1. Газ за цикл совершает положительную работу.
2. В процессе AB газ получает положительное количество теплоты.
3. В процессе BC внутренняя энергия газа уменьшается.
4. В процессе CD над газом совершают работу внешние силы.
5. В процессе DA газ изотермически расширяется.



2. На рисунке показан график циклического процесса, проведенного с одноатомным идеальным газом, в координатах p - T , где p — давление газа, T — абсолютная температура газа. Количество вещества газа постоянно. Из приведенного ниже списка выберите все правильные утверждения, характеризующие процессы на графике.

1. Газ за цикл совершает отрицательную работу.
2. В процессе AB газ получает положительное количество теплоты.
3. В процессе BC внутренняя энергия газа остается неизменной.
4. В процессе DA газ изотермически расширяется.
5. В процессе CD над газом совершают работу внешние силы.



3. На рисунке показан график циклического процесса, проведенного с одноатомным идеальным газом, в координатах p - T , где p — давление газа, T — абсолютная температура газа. Количество вещества газа постоянно. Из приведенного ниже списка выберите все верные утверждения, характеризующих процессы на графике.

- 1) Газ за цикл не совершает работу.
- 2) В процессе AB газ отдаёт положительное количество теплоты.
- 3) В процессе BC внутренняя энергия газа увеличивается.
- 4) В процессе CD работа газа равна нулю.
- 5) В процессе DA газ изотермически сжимают.

