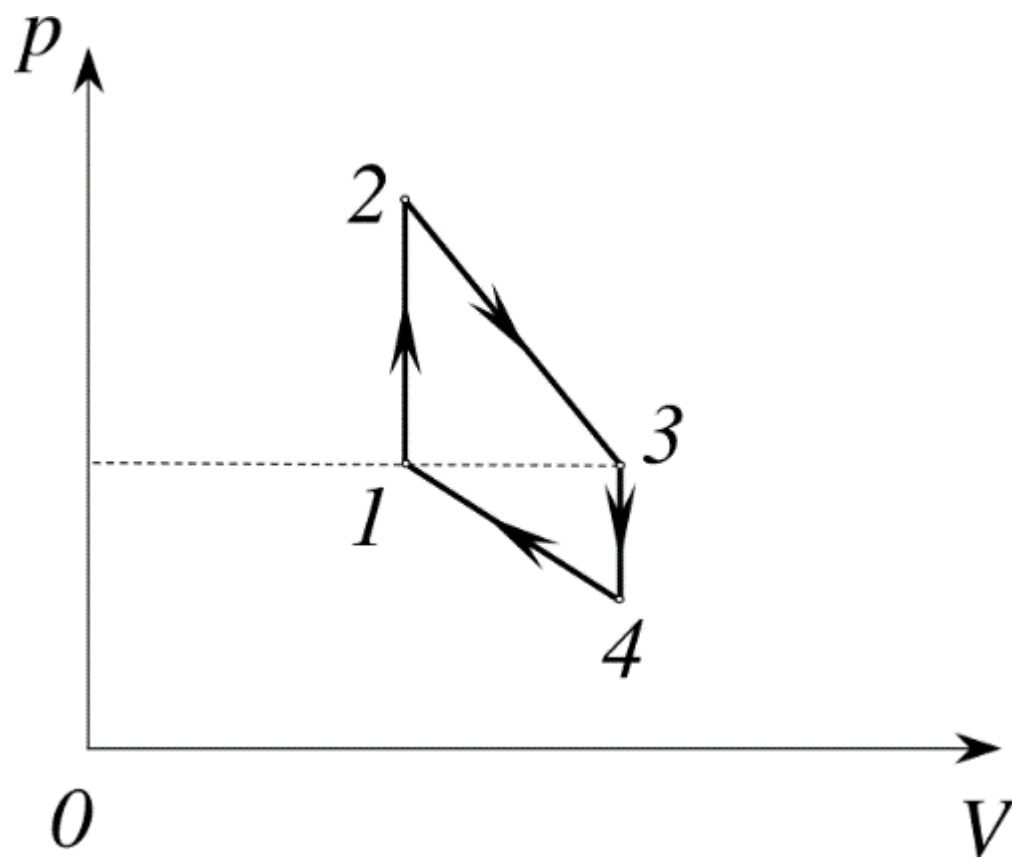




Моль идеального одноатомного газа участвует в циклическом процессе $1 - 2 - 3 - 4 - 1$, график которого представлен на рисунке. Давление в точках 1 и 3 равны. Температуры $T_1 = 4T_0$; $T_2 = 8T_0$; $T_3 = 6T_0$; $T_4 = 3T_0$, где T_0 – известная величина. Универсальная газовая постоянная равна R .



A1 ^{1.60}

Вычислите работу газа A за цикл.

A2 ^{6.40}

Найдите КПД цикла η .

Т

Термодинамика

2017

Сборы ХУ

Х

КПД

Циклы