Кислород (ν = 2 моль), находящийся при нормальных условиях, расширяется адиабатически так, что его объем увеличивается в 3 раза. Далее газ сжимают изотермически, причем работа изотермического сжатия А2-3 = -1664 Дж. *Постройте график процесса* и определите:

1) начальный объем газа;

2) давление газа после адиабатного расширения;

3) объем газа после адиабатного расширения;

4) объем газа после изотермического сжатия;

5) изменение температуры газа после изотермического сжатия;

6) работу, совершенную газом;

7) изменение внутренней энергии газа;

8) количество теплоты, сообщенное газу;

9) изменение энтропии в ходе указанных процессов.