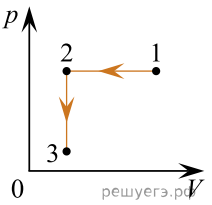
Один моль одноатомного идеального газа участвует в процессе 1–2–3, график которого изображен на рисунке в координатах $p - V$, где p — давление газа, V — объем газа. Как изменяются абсолютная температура газа T в ходе процесса 1–2 и концентрация молекул газа n в ходе процесса 2–3? Масса газа остаётся постоянной.



Для каждой величины определите соответствующий характер изменения:

1) увеличивается
2) уменьшается
3) не изменяется

Запишите в таблицу выбранные цифры для каждой физической величины. Цифры в ответе могут повторяться.

Абсолютная температура газа в ходе процесса 1–2	**Концентрация молекул газа в ходе процесса 2–3**