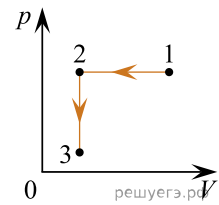


Один моль одноатомного идеального газа участвует в процессе 1–2–3, график которого изображен на рисунке в координатах  $p - V$ , где  $p$  — давление газа,  $V$  — объем газа. Как изменяются абсолютная температура газа  $T$  в ходе процесса 1–2 и концентрация молекул газа  $n$  в ходе процесса 2–3? Масса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