

При переводе идеального газа из состояния 1 в состояние 2 концентрация молекул n прямо пропорциональна давлению p (см. рисунок). Масса газа в этом процессе остается постоянной.

Из приведенного ниже списка выберите все правильные утверждения, характеризующие процесс 1–2. В ответе укажите их номера.

1. Абсолютная температура газа не изменяется.
2. Плотность газа уменьшается.
3. Происходит изотермическое расширение газа.
4. Среднеквадратичная скорость теплового движения молекул газа уменьшается.
5. Средняя кинетическая энергия теплового движения молекул газа остается неизменной.

