

В двух различных сосудах находятся по 1 моль идеальных газов. Объем первого сосуда в два раза больше, чем второго. В первом сосуде находится неон при температуре 27°C , во втором — аргон при температуре 450 К.

Выберите все верные утверждения о параметрах состояния указанных газов.

1. Концентрация неона в два раза больше, чем аргона.
2. Среднеквадратичные скорости молекул одинаковы.
3. Давление аргона в 3 раза больше, чем неона.
4. Средняя кинетическая энергия теплового движения молекул в первом сосуде в 2 раза больше, чем во втором.
5. Внутренняя энергия неона в 1,5 раза меньше, внутренней энергии аргона.