

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

Выберите все верные утверждения о параметрах состояния указанных газов.

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