

В сосуде с жесткими стенками находится в равновесном состоянии смесь одного моля гелия и одного моля аргона. Температуру смеси повысили. Выберите все верные утверждения.

1. Среднеквадратичные скорости молекул гелия и молекул аргона в равновесном состоянии одинаковы.
2. Средние кинетические энергии поступательного теплового движения молекул гелия и молекул аргона в равновесном состоянии одинаковы.
3. В результате повышения температуры внутренняя энергия гелия увеличилась больше, чем внутренняя энергия аргона.
4. После повышения температуры парциальное давление аргона в сосуде не изменилось.
5. После повышения температуры внутренняя энергия смеси газов в сосуде увеличилась.