

В двух сосудах одинакового объёма находятся разреженные газы. В первом сосуде находится 1 моль неона при температуре $177\text{ }^{\circ}\text{C}$, во втором сосуде находится 1 моль аргона при температуре 300 K .

Выберите все верные утверждения о параметрах состояния указанных газов.

1. Абсолютная температура газа во втором сосуде выше, чем в первом.
2. Концентрация газа во втором сосуде меньше, чем в первом.
3. Отношение средней кинетической энергии теплового движения молекул аргона к средней кинетической энергии теплового движения молекул неона равно 2.
4. Давление аргона меньше, чем давление неона.
5. Среднеквадратичная скорость молекул газа в первом сосуде больше, чем во втором.