

В двух сосудах одинакового объёма находятся разреженные газы. В первом сосуде находится 2 моль неона при температуре $127\text{ }^{\circ}\text{C}$, во втором сосуде находится 2 моль аргона при температуре 200 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 неона к средней кинетической энергии теплового движения молекул аргона равно 2.
4. Давление аргона больше неона.
5. Среднеквадратичная скорость молекул газа в первом сосуде больше, чем во втором.