В двух сосудах одинакового объёма находятся разреженные газы. В первом сосуде находится 2 моль гелия при температуре 127 °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. Давления газов в сосудах одинаковы.
3. Среднеквадратичная скорость молекул газа в первом сосуде больше, чем во втором.
4. Концентрация газа в первом сосуде в 2 раза меньше, чем во втором.
5. Отношение средней кинетической энергии теплового движения молекул аргона к средней кинетической энергии теплового движения молекул гелия равно 0,75.