

1. В закрытом сосуде неизменного объема при комнатной температуре находилась смесь аргона и гелия (по 1 молю каждого газа). Половину содержимого этого сосуда выпустили наружу, а затем добавили в сосуд еще 2 моля гелия. Считая газы идеальными, а их температуру постоянной, выберите из предложенного перечня все утверждения, которые соответствуют результатам проведенных экспериментальных исследований.

Запишите цифры, под которыми они указаны.

1. Парциальное давление аргона уменьшилось.
2. Давление смеси газов в сосуде не изменилось.
3. Концентрация гелия увеличилась.
4. В начале опыта плотности газов были одинаковые.
5. В начале опыта внутренние энергии газов были одинаковые.

2. В закрытом сосуде неизменного объема при комнатной температуре находилась смесь аргона и гелия (по 2 моля каждого газа). Половину содержимого этого сосуда выпустили наружу, а затем добавили в сосуд 1 моль аргона. Считая газы идеальными, а их температуру постоянной, выберите из предложенного перечня все утверждения, которые соответствуют результатам проведенных экспериментальных исследований.

Запишите цифры, под которыми они указаны.

1. Парциальное давление аргона не изменилось.
2. Давление смеси газов в сосуде не изменилось.
3. Концентрация гелия уменьшилась.
4. В начале опыта плотность аргона была больше плотности гелия.
5. В конце опыта внутренние энергии газов были одинаковые.