

Сосуд разделён на две равные по объёму части пористой неподвижной перегородкой. В левую часть сосуда поместили 1 моль неона, в правую — 2 моль гелия. Перегородка может пропускать молекулы гелия и непроницаема для молекул неона. Температура газов одинакова и остаётся неизменной. Выберите все верные утверждения, описывающие состояние газов после установления равновесия в системе.

- 1) Концентрации молекул гелия и неона в левой части сосуда одинаковы.
- 2) В левой части сосуда внутренняя энергия неона больше внутренней энергии гелия.
- 3) Общая концентрация молекул газов в левой части сосуда в 2 раза больше, чем в правой части.
- 4) В левой части сосуда общее число молекул газов в 1,5 раза больше, чем в правой части.
- 5) В результате установления равновесия давление в левой части сосуда увеличилось в 1,5 раза.