В закрытом сосуде постоянного объёма установилось равновесие

$$H_2(\textbf{r.}) \, + \, I_2(\textbf{r.}) \, \Longleftrightarrow \, 2 HI(\textbf{r.}) \, + \, Q.$$

Затем температуру повысили. Для новой равновесной системы по сравнению с первоначальной верными являются утверждения:

- а) давление в системе увеличилось
- б) образовался водород количеством вдвое меньшим, чем израсходовалось иодоводорода
- в) количество водорода НЕ изменилось
- г) количество йода уменьшилось