В закрытом сосуде постоянного объёма установилось равновесие

$$H_2(\Gamma.) + I_2(\Gamma.) \rightleftharpoons 2HI(\Gamma.) + Q.$$

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

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