В закрытом сосуде постоянного объёма установилось равновесие

$$H_2(г.) + I_2(г.) \rightleftarrows 2HI(г.) + Q.$$

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

а) давление не изменилось
б) давление увеличилось
в) количество йода увеличилось
г) количество йодоводорода увеличилось, а водорода − уменьшилось на такую же величину.

1) а, г 2) а, в 3) б, г 4) б, в