

В закрытом сосуде постоянного объёма установилось равновесие:



Затем температуру повысили. Через некоторое время установилось новое равновесие. В новой равновесной системе по сравнению с первоначальной:

- а) уменьшились скорости и прямой, и обратной реакций;
- б) если количество HI уменьшилось на  $2x$  моль, то количество  $\text{I}_2$  увеличилось на  $x$  моль;
- в) давление уменьшилось;
- г) увеличилось количество водорода.

- 1) б, г;    2) а, г;    3) а, б;    4) в, г.