В закрытом сосуде постоянного объёма установилось равновесие:

$$H_2$$
 (r.) + I_2 (r.) \Longleftrightarrow 2HI (r.) + Q.

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 I_2 увеличилось на x моль;
 - в) давление уменьшилось;
 - г) увеличилось количество водорода.