При уменьшении давления в 2 раза при постоянной температуре в равновесной системе

$$H_2$$
 (r.) + I_2 (r.) \rightleftharpoons 2HI (r.):

- 1) равновесие сместится в сторону продуктов реакции
- 2) смещение равновесия в системе наблюдаться не будет
- 3) равновесие сместится в сторону исходных веществ
- 4) скорость прямой реакции станет больше скорости обратной реакции