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

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

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