В сосуде установилось равновесие:

$$2CO\ (г.) + O_2\ (г.) \rightleftarrows 2CO_2\ (г.) + Q.$$

Затем температуру понизили и дождались установления нового равновесия (давление в системе поддерживали постоянным). В новой равновесной смеси по сравнению с первоначальной:

а) скорость прямой реакции увеличилась, а обратной — уменьшилась;

б) уменьшились скорости и прямой, и обратной реакций;

в) увеличилось количество CO_2;

г) увеличилось количество CO.

1) б, в; 2) а, в; 3) б, г; 4) а, б.