

Равновесие смещается вправо при повышении давления в реакции:

- 1)  $2\text{NO}_{2(r)} \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_{4(r)}$ ;
- 2)  $2\text{NH}_{3(r)} \rightleftharpoons \text{N}_{2(r)} + 3\text{H}_{2(r)}$ ;
- 3)  $3\text{Fe}_{(тв)} + 4\text{H}_2\text{O}_{(r)} \rightleftharpoons \text{Fe}_{3}\text{O}_{4(тв)} + 4\text{H}_{2(r)}$ ;
- 4)  $\text{H}_{2(r)} + \text{I}_{2(r)} \rightleftharpoons 2\text{HI}_{(r)}$ ;
- 5)  $\text{C}_2\text{H}_{6(r)} \rightleftharpoons \text{C}_2\text{H}_{4(r)} + \text{H}_{2(r)}$ .