

Равновесие смещается вправо при повышении давления в реакции:

- 1)  $3\text{Fe}_{(\text{тв})} + 4\text{H}_2\text{O}_{(\text{г})} \rightleftharpoons \text{Fe}_3\text{O}_4_{(\text{тв})} + 4\text{H}_2_{(\text{г})};$
- 2)  $\text{C}_3\text{H}_8_{(\text{г})} \rightleftharpoons \text{C}_3\text{H}_6_{(\text{г})} + \text{H}_2_{(\text{г})};$
- 3)  $\text{CO}_{(\text{г})} + \text{Cl}_2_{(\text{г})} \rightleftharpoons \text{COCl}_2_{(\text{г})};$
- 4)  $\text{H}_2_{(\text{г})} + \text{I}_2_{(\text{г})} \rightleftharpoons 2\text{HI}_{(\text{г})};$
- 5)  $2\text{SO}_3_{(\text{г})} \rightleftharpoons 2\text{SO}_2_{(\text{г})} + \text{O}_2_{(\text{г})}.$