

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) $2\text{SO}_{3(\text{Г})} \rightleftharpoons 2\text{SO}_{2(\text{Г})} + \text{O}_{2(\text{Г})}$.