

Для окислительно-восстановительной реакции  $\text{FeSO}_4 + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \dots$  верными являются схемы перехода электронов:

- а)  $\text{Fe}^{+2} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{Fe}^0$
- б)  $\text{Cr}^{+6} + 3\text{e}^- \longrightarrow \text{Cr}^{+3}$
- в)  $\text{Fe}^{+2} - \text{e}^- \longrightarrow \text{Fe}^{+3}$
- г)  $\text{Cr}^{+3} - 3\text{e}^- \longrightarrow \text{Cr}^{+6}$

- 1) в, г      2) б, в      3) а, б      4) а, г