

Для окислительно-восстановительной реакции  
 $\text{KMnO}_4 + \text{KNO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \dots$  верными являются схемы перехода электроНов:

- a)  $\text{N}^{+3} + 1\text{e}^- \rightarrow \text{N}^{+2}$
- б)  $\text{N}^{+3} - 2\text{e}^- \rightarrow \text{N}^{+5}$
- в)  $\text{Mn}^{+7} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{+4}$
- г)  $\text{Mn}^{+6} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{+4}$

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