Для окислительно-восстановительной реакции $KMnO_4 + KNO_2 + H_2O \longrightarrow \ldots$ верными являются схемы перехода электронов:

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

1) а, в 2) б, в 3) а, г 4) б, г