Для окислительно-восстановительной реакции $KMnO_4 + H_3PO_3 + H_2SO_4 \longrightarrow \ldots$ верными являются схемы перехода электронов:

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

1) б, в 2) б, г 3) а, в 4) а, г