Для окислительно-восстановительной реакции  $KMnO_4 + H_3PO_3 + H_2SO_4 - \cdots > \dots$  верными являются схемы перехода электронов:

- a)  $Mn^{+7} + 5e^{-} \longrightarrow Mn^{+2}$ 6)  $Mn^{+6} + 2e^{-} \longrightarrow Mn^{+4}$ B)  $P^{+3} + 6e^{-} \longrightarrow P^{-3}$ r)  $P^{+3} 2e^{-} \longrightarrow P^{+5}$

- 1) б, в 2) б, г 3) а, в 4) а, г