Задача 329

$$\begin{split} &K_2Cr_2O_7 + H_2\big[HPO_3\big] + H_2SO_4 \to Cr_2(SO_4)_3 + H_3PO_4 + K_2SO_4 + H_2O \\ &H_2\big[HPO_3\big] + H_2O - 2\overline{\mathbf{e}} \to H_3PO_4 + 2H^+ \Big| 2 \Big|_{\begin{subarray}{c} 6 \end{subarray}} \Big|_{\begin{subar$$