

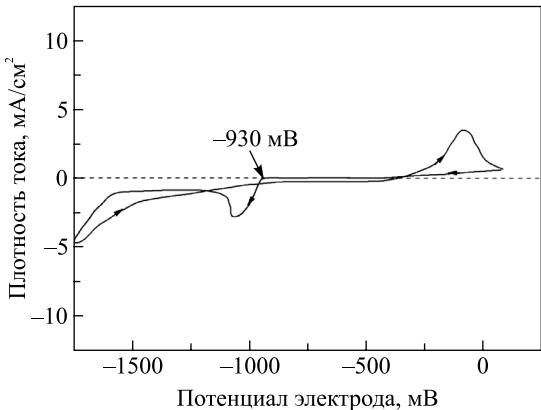


Рис. 4. Вольт-амперная кривая поляризации медного электрода в растворе, моль/л:
 $\text{CuSO}_4 - 0,1$; $\text{NaOH} - 1,5$; $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_2 - 0,6$;
 $\text{C}_2\text{H}_8\text{O}_7\text{P}_2 - 0,01$

Fig. 4. Volt-ampere curve of polarisation of copper electrode in solution, mol/L:
 $\text{CuSO}_4 - 0.1$; $\text{NaOH} - 1.5$; $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_2 - 0.6$;
 $\text{C}_2\text{H}_8\text{O}_7\text{P}_2 - 0.01$