

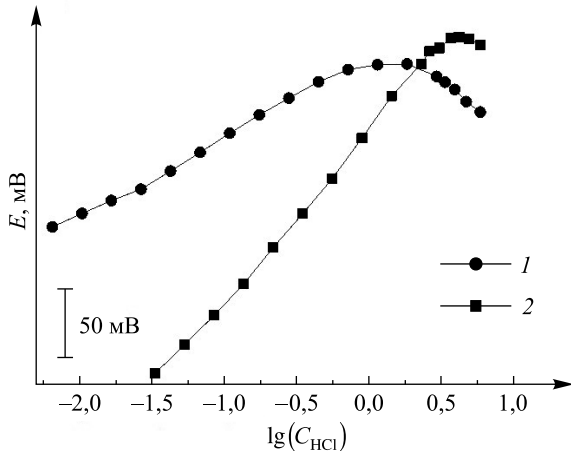


Рис. 6. Экспериментальные значения ЭДС для ячеек, состоящих из исследуемого электрода на основе композиции ионофора Н⁺-С-2 и КТФФБ и обычного хлоридсеребряного электрода сравнения, заполненного 3,5 моль/л раствором КСl, в растворах соляной кислоты (1); из исследуемого электрода на основе композиции ионофора Н⁺-С-2 и КТФФБ и проволоки Ag/AgCl в растворах соляной кислоты (2)

Fig. 6. The experimental electromotive force values for cells, containing the electrode studied based on H⁺-S-2 and potassium tetrakis(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)borate composition and ordinary silver chloride reference electrode filled with 3.5 mol/L KCl solution in hydrochloric acid solutions (1); the electrode studied based on H⁺-S-2 and potassium tetrakis(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)borate composition and Ag/AgCl wire in hydrochloric acid (2)