

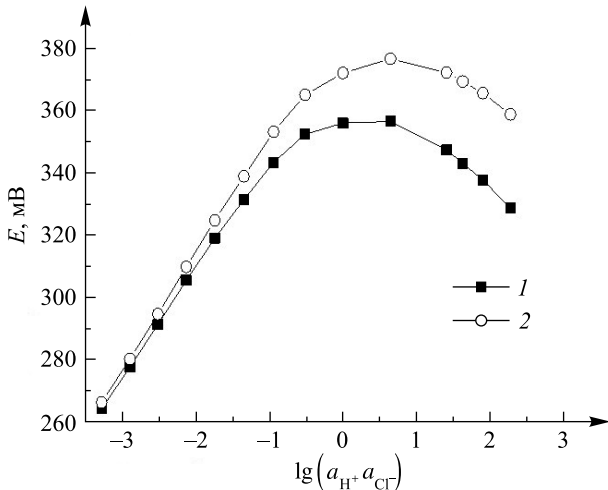


Рис. 4. Зависимость потенциала H^+ -селективных электродов на основе композиции ионофора H^+ -С-2 и КТФФБ в растворах соляной кислоты от логарифма произведения активностей ионов водорода и хлорида (электрод сравнения – хлоридсеребряный электрод (3,5 моль/л KCl)): 1 – экспериментальные значения ЭДС; 2 – скорректированные значения ЭДС с учетом диффузионного потенциала

Fig. 4. The potential dependence of H^+ -selective electrodes based on H^+ -S-2 and potassium tetrakis(3,5-bis(trifluoromethyl)phenyl)borate composition over logarithm of chloride and hydrogen ions activities multiple in hydrochloric acid solutions (reference electrode – silver chloride (3,5 mol/L KCl)): 1 – experimental electromotive force values; 2 – adjusted electromotive force values taking into account the diffusion potential