



Рис. 1. Зависимость потенциала H^+ -селективных электродов на основе ионофоров H^+-C-1 (электрод сравнения – хлоридсеребряный электрод (3,5 моль/л KCl)) и H^+-C-2 (электрод сравнения – хлоридсеребряный электрод (NaCl – Na₂SO₄)) от состава раствора. Ионообменник – КТХФБ

Fig. 1. The potential dependence of H^+ -selective electrodes based on ionophores H^+-S-1 (reference electrode – silver chloride (3.5 mol/L KCl)) and H^+-S-2 (reference electrode – silver chloride (NaCl – Na₂SO₄)) over solution composition. The ion exchanger is potassium tetrakis(4-chlorophenyl)borate