

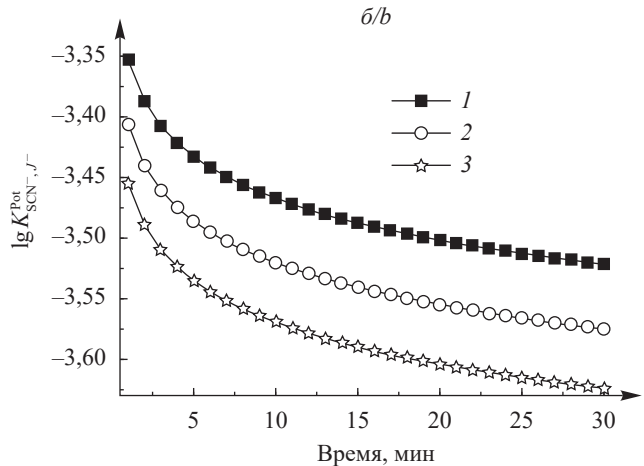
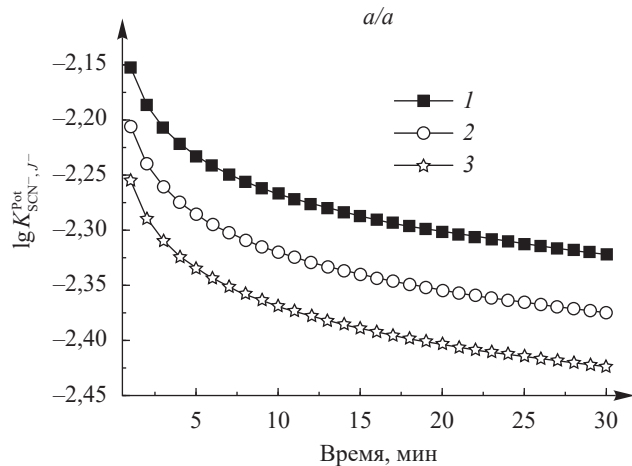


Рис. 2. Расчетные зависимости коэффициентов селективности тетрароданоцинкат-селективного электрода с мембраной, содержащей 10^{-2} моль/л ионообменника (тринилоктадециламмония) при соотношении ПВХ и пластификатора 1 : 2, к роданиду относительно перхлората (a) и нитрата (b) от времени выполнения измерений в отсутствие ионов цинка в исследуемом растворе при следующих скоростях перемешивания: 1 – 50 об/мин ($\delta = 70$ мкм); 2 – 150 об/мин ($\delta = 41$ мкм); 3 – 500 об/мин ($\delta = 25$ мкм). Толщины диффузионных слоев взяты из [24; 25]

Fig. 2. Calculated dependencies of selectivity coefficients to thiocyanate in relation to perchlorate (a) and nitrate (b) for tetrathiocyanatozincate selective electrode with a membrane containing 10^{-2} mol/L of the ion exchanger (trinonyl octadecylammonium) with 1 : 2 PVC/plasticizer ratio, upon measurement time in absence of zinc ions in the sample solution, with the following stirring rates: 1 – 50 rpm ($\delta = 70$ μm); 2 – 150 rpm ($\delta = 41$ μm); 3 – 500 rpm ($\delta = 25$ μm). Diffusion layer thicknesses are from [24; 25]