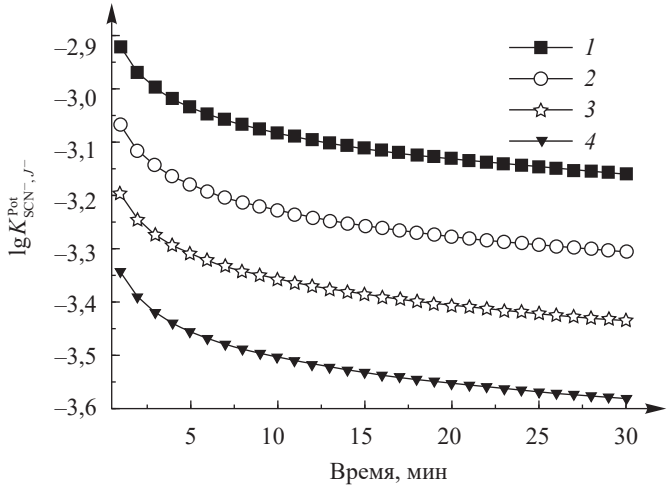

Рис. 4. Расчетные зависимости коэффициентов селективности тетрароданоцинкат-селективного электрода с мембраной, содержащей 10^{-2} моль/л ионообменника (тринонилоктадециламмония) при соотношении ПВХ и пластификатора 1 : 2, к роданиду относительно перхлората от времени выполнения измерений, фоновой концентрации хлорида цинка и скорости перемешивания раствора. Концентрация фона $5 \cdot 10^{-5}$ моль/л (*1*, *2*) и $5 \cdot 10^{-3}$ моль/л (*3*, *4*); скорость перемешивания раствора 50 об/мин (*1*, *3*) и 500 об/мин (*2*, *4*). Значения константы обмена, коэффициентов диффузии и толщин диффузионных слоев соответствовали указанным в подписи к рис. 2

Fig. 4. Calculated dependencies of selectivity coefficients to thiocyanate in relation to perchlorate 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, zinc chloride background concentration and stirring rate. The background concentration is $5 \cdot 10^{-5}$ mol/L (*1*, *2*) and $5 \cdot 10^{-3}$ mol/L (*3*, *4*); the stirring rate is 50 rpm (*1*, *3*) and 500 rpm (*2*, *4*), respectively. Exchange constants, diffusion coefficient values and diffusion layer thicknesses are the same as in fig. 2