**Приложение**

**Журнал неорганической химии**

**О гетеробиядерных комплексах Cu2+ и Zn2+
на основе глутатионатных комплексов золота(I) в водном растворе**

И. В. Миронов, В. Ю. Харламова

**Supplementary materials**

**Russian Journal of Inorganic Chemistry**

**Heterobinuclear complexes of Cu2+ and Zn2+
based on glutathionate complexes of gold (I) in aqueous solution**

I.V. Mironov, V.Yu. Kharlamova

|  |  |
| --- | --- |
| fig 4 | **Рис. S1.** ИК спектры. *1* – глутатион; *2* – комплекс AuCu(GSH)∙0.5SO4∙1.5H2O.**Fig. S1.** IR spectra. *1* – glutathione; *2* – complex AuCu(GSH)∙0.5SO4∙1.5H2O. |

|  |  |
| --- | --- |
| fig 5 | **Рис. S2.** Изменение pH растворов при добавлении ZnCl2 порциями. Вертикальные стрелки – добавление ZnCl2, наклонные стрелки – добавление NaOH для "восстановления" pH. *C*Au = 1.0×10–3 M, GS/Au = 2/1, Δ*n*Zn = 0.0084 ммоль; *V* = 30 мл.**Fig. S2.** Change in pH of solutions by adding ZnCl2 in portions. Vertical arrows - addition of ZnCl2, inclined arrows - addition of NaOH to "restore" the pH. *C*Au = 1.0×10–3 M, GS/Au = 2/1, Δ*n*Zn = 0.0084 mmol; *V* = 30 ml. |

|  |  |
| --- | --- |
| fig 6 | **Рис. S3.** Спектры флуоресценции растворов: *1* – (AuGS)*m*\*; *2* – (AuGS)*m*Zn*хm*\*. *C*Au = 2.0×10–3 M, *x*ср = 0.4, *I* = 0.2 M (NaCl), λвозб. = 360 нм.**Fig. S3.** Fluorescence spectra of solutions: *1* – (AuGS)*m*\*; *2* – (AuGS)*m*Zn*хm*\*. *C*Au = 2.0×10–3 M, *x*av = 0.4, *I* = 0.2 M (NaCl), λexc = 360 nm. |