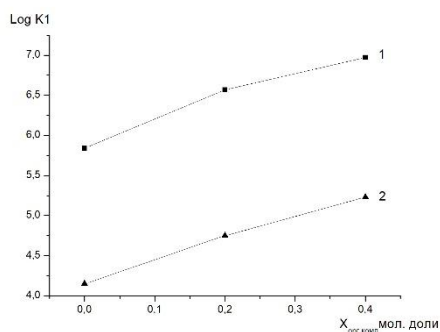


**УСТОЙЧИВОСТЬ ФЕНИЛАЛАНИНАТНЫХ КОМПЛЕКСОВ  
НИКЕЛЯ(II) В ВОДНО-АЦЕТОНИТРИЛЬНЫХ РАСТВОРАХ***Молчанов А.С., Шишкин М.В., Заварина А.А.*Костромской государственной университет  
156005, г. Кострома, ул. Дзержинского, д. 17/11

Константы устойчивости фенилаланинатных комплексов никеля(II) определяли методом потенциометрического титрования при температуре 298 К и ионной силе раствора 0.1 М. Для измерений использовали комбинированный электрод ЭСК-10601/7. В ячейку помещали водно-ацетонитрильный раствор, содержащий  $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{HClO}_4$  и фоновый электролит  $\text{NaClO}_4$ . Титрант – водно-ацетонитрильный раствор фенилаланината натрия. Для водного раствора полученные константы образования комплексов никеля (II),  $\text{Log} K_1$  соответственно на графике, хорошо согласуются с литературными значениями для аналогичных условий ( $\mu = 0.1\text{M}$ ,  $T = 298\text{ K}$ ) [1][2]. График показывает, что при мольных долях ацетонитрила от 0 до 0,4 происходит плавное повышение устойчивости обоих комплексов.

**Влияние водно-ацетонитрильных растворителей на константы устойчивости  
никелевых комплексов: 1–L-фенилаланина, 2 – глицилглицина**

Дальнейшие исследования показали, что устойчивость рассматриваемых комплексов в неводных растворителях обусловлена ослаблением сольватации электронодонорных групп лиганда.

1. В. А. Исаева, В. А. Шарнин, К. В. Граждан, К. А. Кипятков Термодинамика реакций комплексообразования ионов d-металлов с анионами глицина и глицилглицина в водно-органических растворителях // Журнал физической химии, 2021, том 95, № 7, с. 1027–1035

2. В. А. Исаева, А. С. Молчанов, М. В. Шишкин, К. А. Кипятков, В. А. Шарнин влияние компонентного состава раствора  $\text{EtOH} : \text{H}_2\text{O}$  на устойчивость глицилглицинатных комплексов кобальта(II) // Журнал неорганической химии, 2020, том 65, № 4, с. 517–521