

Введение При высоких концентрациях  $\text{Cu(II)}$  в системе  $\text{CuSO}_4 - \text{H}_2\text{O} - (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 - \text{OH}^-$  мольные доли полиядерных и гетеролигандных соединений значительно возрастают [1]. Представленные в сообщении 1 значения констант, позволяющие описать области существования соединений при концентрациях  $\text{Cu(II)}$  менее 0,1 моль/л, также позволяют описать эти области при концентрации  $\text{Cu(II)}$  до 1 моль/л [2]. Ниже представлены экспериментальные и расчетные данные по областям существования соединений при концентрациях до 1 моль/л.

Экспериментальная часть и обсуждение результатов Методика проведения эксперимента изложена в сообщении 1. Рис. 1 - Экспериментальные и расчетные кривые потенциметрического титрования системы  $\text{CuSO}_4 - \text{H}_2\text{O} - \text{NaOH}$  при концентрации  $\text{Cu(II)}$  0,0798 моль/л Рис. 2 - Экспериментальные и расчетные кривые потенциметрического титрования системы  $\text{CuSO}_4 - \text{H}_2\text{O} - \text{NaOH}$  при концентрации  $\text{Cu(II)}$  0,081 моль/л Рис. 3 - Экспериментальные и расчетные кривые потенциметрического титрования системы  $\text{CuSO}_4 - \text{H}_2\text{O} - \text{NaOH}$  при концентрации  $\text{Cu(II)}$  0,81 моль/л Заключение Рассчитаны константы равновесий на основе данных эксперимента по потенциметрическому титрованию. Создана математическая модель равновесий в системе  $\text{CuSO}_4 - \text{H}_2\text{O} - \text{OH}^-$  при высоких концентрациях  $\text{Cu(II)}$ , предназначенная для планирования эксперимента и синтеза соединений  $\text{Cu(II)}$