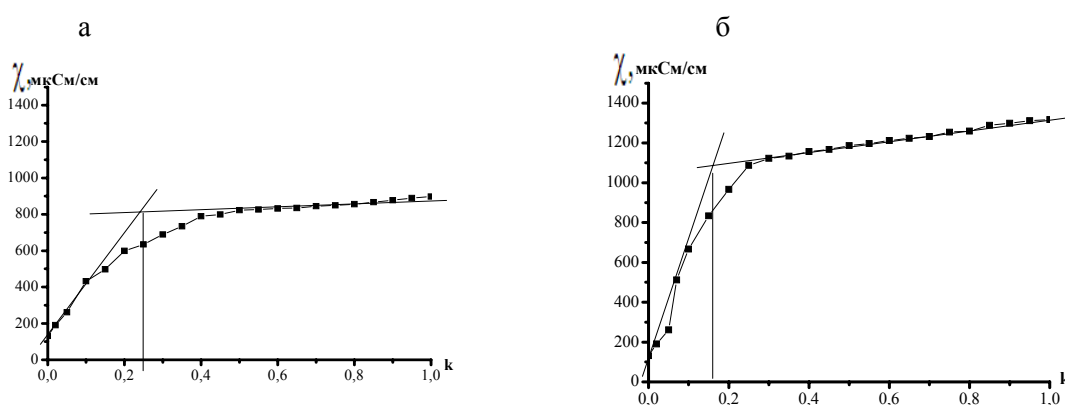
Рисунок 1 - Кривые потенциметрического титрования ПЭГ солями Pb^{2+} (а), Fe^{3+} (б) $k = [Me^{n+}]/[ПЭГ]$ Рисунок 2 - Кривые кондуктометрического титрования ПЭГ солями Pb^{2+} (а), Fe^{3+} (б) $k = [Me^{n+}]/[ПЭГ]$

Для уточнения состава и определения прочности полимерметаллических комплексов указанных ионов металлов с ПЭГ был использован модифицированный метод Бьеррума [16]. Ступенчатые константы устойчивости найдены из кривых образования комплексов в системе координат $\bar{n} - p[L]$. В таблице 1 представлены общие константы устойчивости ($\lg K$) полимерметаллических комплексов, соответствующие значениям ионной силы раствора 0,1; 0,5; 0,75 при температурах 298К, 308К, 318К. На основе полученных данных рассчитаны стандартные термодинамические константы устойчивости ($\lg K^0$).

Таблица 1 - Значения констант устойчивости полиэтиленгликолевых комплексов: ПЭГ- Pb^{2+} , ПЭГ- Fe^{3+}

Т, К	I, моль/л	$\lg K$	
		ПЭГ – Pb^{2+}	ПЭГ – Fe^{3+}
298	0	13,11±0,16	22,10±0,23
	0,1	12,56±0,15	22,28±0,23
	0,5	12,89±0,15	25,85±0,25
	0,75	14,12±0,20	25,76±0,30
308	0	13,31±0,16	24,90±0,25
	0,1	12,71±0,15	25,55±0,24
	0,5	13,63±0,16	25,92±0,24
	0,75	13,47±0,16	26,19±0,29
318	0	14,60±0,17	26,40±0,26
	0,1	15,90±0,18	26,71±0,25
	0,5	13,87±0,16	27,50±0,26
	0,75	14,95±0,20	29,34±0,30