

## ЛИТЕРАТУРА

- [1] Харитонов С.В., Зарембо В.И. Ионселективный электрод для определения таллия (III) в форме комплексоната // Журнал аналитической химии. – 2005. – Т. 60, № 11. – С. 1187-1192.
- [2] Lina Zou, Yufeng Zhang, Haili Qin, Baoxian Yea. Simultaneous Determination of Thallium and Lead on a Chemically Modified Electrode with Langmuir – Blodgett Film of a p-tert-Butylcalix[4]arene Derivative // Electroanalysis. – 2009. – Vol. 21, N 23. – P. 2563-2568.
- [3] Somayye Cheraghi, Mohammad Ali Taher, Hamid Fazelirad. Voltammetric sensing of thallium at a carbon paste electrode modified with a crown ether // An International Journal on Analytical Micro- and Nanochemistry. Microchim Acta. – 2013. – P. 1157-1163. – DOI: 10.1007/s00604-013-1038-z.
- [4] Wang Chun Ming and Zhu Li. Investigations of thallium (I) underpotential deposition on the silver rotating disk electrode and its analytical application // Chemical Research in Chinese Universities. – 2001. – Vol. 17, N 1. – P. 102-107. – ID 1005-9040 (2001)-01-102-06
- [5] Левицкая С.А., Алдамжарова С.Х., Зебрева А.И. // Электрохимическое поведение таллия на ртутном и галлиевом электродах. Известия АН КазССР. Серия химическая. – 1983. – № 36. – С. 26-287.
- [6] Kozina S.A. Stripping voltammetry of thallium at a film mercury electrode // Journal of Analytical Chemistry. – 2003. – Is 58, N 10. – P. 1067-1071. – DOI: 1061-9348/03/5810-0954.
- [7] Васильев С.Ю., Цирлина Г.А., Петрий О.А. Влияние состава раствора на кинетику активного растворения таллия // Электрохимия. – 1995. – Т. 31, № 2. – С.181-187.

## REFERENCES

- [1] Haritonov S.V., Zarembo V.I. Ionselectivnyi elektrod dlya opredeleniya tallyia (III) v forme kompleksonata. Jurnal Analiticheskoi ximiyyi. **2005**. Vol. 60, N 11. P. 1187-1192 (In Russian).
- [2] Lina Zou, Yufeng Zhang, Haili Qin, Baoxian Yea. Simultaneous Determination of Thallium and Lead on a Chemically Modified Electrode with Langmuir – Blodgett Film of a p-tert-Butylcalix[4]arene Derivative. Electroanalysis. **2009**. Vol. 21, N 23. P. 2563-2568.
- [3] Somayye Cheraghi, Mohammad Ali Taher, Hamid Fazelirad. Voltammetric sensing of thallium at a carbon paste electrode modified with a crown ether. An International Journal on Analytical Micro- and Nanochemistry. Microchim Acta. **2013**. P. 1157-1163. DOI: 10.1007/s00604-013-1038-z.
- [4] Wang Chun Ming and Zhu Li. Investigations of thallium (I) underpotential deposition on the silver rotating disk electrode and its analytical application. Chemical Research in Chinese Universities. **2001**. Vol. 17, N 1. P 102-107. ID 1005-9040 (2001)-01-102-06
- [5] Levitskaya S.A., Aldamjarova S.H., Zebreva A.I. Electroxiimicheskoe povedenie tallyiana rtutnom i gallievom electrodax. Izvestia AN KAZSSR. Seria ximicheskaya. **1983**. N 36. P. 26-287 (In Russian).
- [6] Kozina S.A. Stripping voltammetry of thallium at a film mercury electrode // Journal of Analytical Chemistry. **2003**. Is 58, N 10. P. 1067-1071. DOI: 1061-9348/03/5810-0954.
- [7] Vasilev S. Iu., Tsirlina G.A., Petriy O.A. Vlaniya sostava rastvora na kinetiku aktivnogo rastvorenija tallya. Electroxiimiya. **1995**. Is 31, N 2. P. 181-187 (In Russian).

## БЕЙТАРАП ОРТАДА ТАЛЛИЙДІ ЭЛЕКТРОХИМИЯЛЫҚ РАФИНИРЛЕУ

**Е. Ж. Үсіпбекова<sup>1</sup>, Г. А. Сейлханова<sup>1</sup>, Ф. Шольц<sup>2</sup>,  
А. П. Курбатов<sup>1</sup>, А. В. Березовский<sup>1</sup>, Б. С. Бакиров<sup>1</sup>, М. К. Наурызбаев<sup>1</sup>**

<sup>1</sup> Өл-Фараби атындағы Қазақ ұлттық университеті, Алматы, Қазақстан:

<sup>2</sup>Биохимия институты, Грайвсвальд университеті, Германия

**Тірек сөздер:** таллий, таллий оксиді, шынықөміртек, графит, электродты үрдіс, рафинирлеу.

**Аннотация.** Шынықөміртек электродында құрамында металл иондары-қоспалар: Pb, Cd, Fe, Cu бар модельді ерітіндіден таллийді электрохимиялық рафинирлеу жүргізлді. Алынған нәтижелерді талдау негізінде таза таллий алудың принципиалды сыйбасы ұсынылды. Нәтижелер электролиз кезінде катодта металдық таллий түзілуімен қатар, анодта қоспалар мөлшері аз үшвалентті таллий оксиді түзілетінін көрсетті. Жұмыста химиялық жолмен алынған таллий оксидінің электрохимиялық күйі графит электродында зерттелінді.

Поступила 15.09.2014г.