

(кафедра физико-химических методов и обеспечения качества, БГТУ)  
**МЕТОДЫ АНАЛИЗА ГЛУТАМИНОВОЙ КИСЛОТЫ**

Глутаминовая кислота применяется как средство, улучшающее мозговой метаболизм при неврологических расстройствах, сопровождающихся дефицитом глутаминовой кислоты и в профилактических целях. В настоящее время в Беларуси нет стандартных методик измерения данного активного вещества.

*Методика высокоеффективной жидкостной хроматографии.* Хроматографическое измерение проводят с использованием: жидкостного хроматографа, оснащенного колонкой 4,6 x 250 мм с размером частиц 5 мкм; детектор спектрофлуориметрический с фиксированными аналитическими длинами волн. Условия хроматографирования: подвижная фаза, подготовленная смешением отфильтрованных и дегазированных жидкостей метанол : вода = 50:50 v/v; температура колонки 25°C ; скорость потока: 1,0 мл/мин; аналитическая длина волны 210 нм[1]. Метод обеспечивает высокую точность, но требует изначальных высоких затрат.

*Методика спектрофотометрическая.* Для проведения анализа требуется спектрофотометр, мерные колбы 50 см<sup>3</sup>, лабораторное оборудование для измельчения образца, кварцевая кювета с толщиной слоя 10мм. Подразумевает предварительную подготовку градуировки [2]. Метод простой, экспрессный и снижает влияние человеческого фактора в процессе определения.

*Методика кислотно-основного титрования.* Для анализа требуется бюретка, мерные колбы 50 см<sup>3</sup> и лабораторное оборудование для измельчения образца, реагенты: индикатор бром-тимоловый синий 0,05% раствор, гидроксид натрия 0,1 М и дистиллированная вода, свободная от диоксида углерода [3]. Метод прост, дешев и требует меньших временных затрат в сравнении с жидкостной хроматографией.

Был реализован внутрилабораторный эксперимент в рамках первичной валидации титриметрической методики измерений. Полученные данные и результаты их статистической обработки представлены в таблице.

Таблица – Результаты валидационного эксперимента

День 1		День 2	
Оператор 1	Оператор 2	Оператор 1	Оператор 2
X <sub>1</sub> = 4,1 см <sup>3</sup>	X <sub>1</sub> = 3,85	X <sub>1</sub> = 4,05	X <sub>1</sub> = 4,05
X <sub>2</sub> = 4,0	X <sub>2</sub> = 3,9	X <sub>2</sub> = 4,0	X <sub>2</sub> = 4,1
X <sub>cp</sub> = 4,05	X <sub>cp</sub> = 3,88	X <sub>cp</sub> = 4,03	X <sub>cp</sub> = 4,08
r = 0,1	r = 0,05	r = 0,05	r = 0,05

На основе полученных данных были рассчитаны:

- повторяемость RSD<sub>r</sub> = 2,4%;
- воспроизводимость в условиях промежуточной прецизионности RSD<sub>R</sub> = 3,1%;
- степень извлечения R = 98,2%.

**ЛИТЕРАТУРА**

1. ФС.2.1.0087.18. Фармакопейная статья. Глутаминовая кислота – Министерство здравоохранения Российской Федерации – Государственная фармакопея Российской Федерации. XIV издание. Том III – Москва, 2018 – 1924 с.
2. Pencheva I., Obreshkova D. A study of the behaviour of l-glutamic acid in the course of and after γ-ray treatment. – Acta Pharmaceutica Sciencia – 2010 – 219-228 с.
3. Sarathy M, Partha S. Shannkari B. Exploring the potential of l-glutamic acid hydrochloride: growth, characterization, and applications in organic nonlinear optical single crystals for optoelectronic and photonic devices – Journal of Materials Science – 2023 – 34 с.