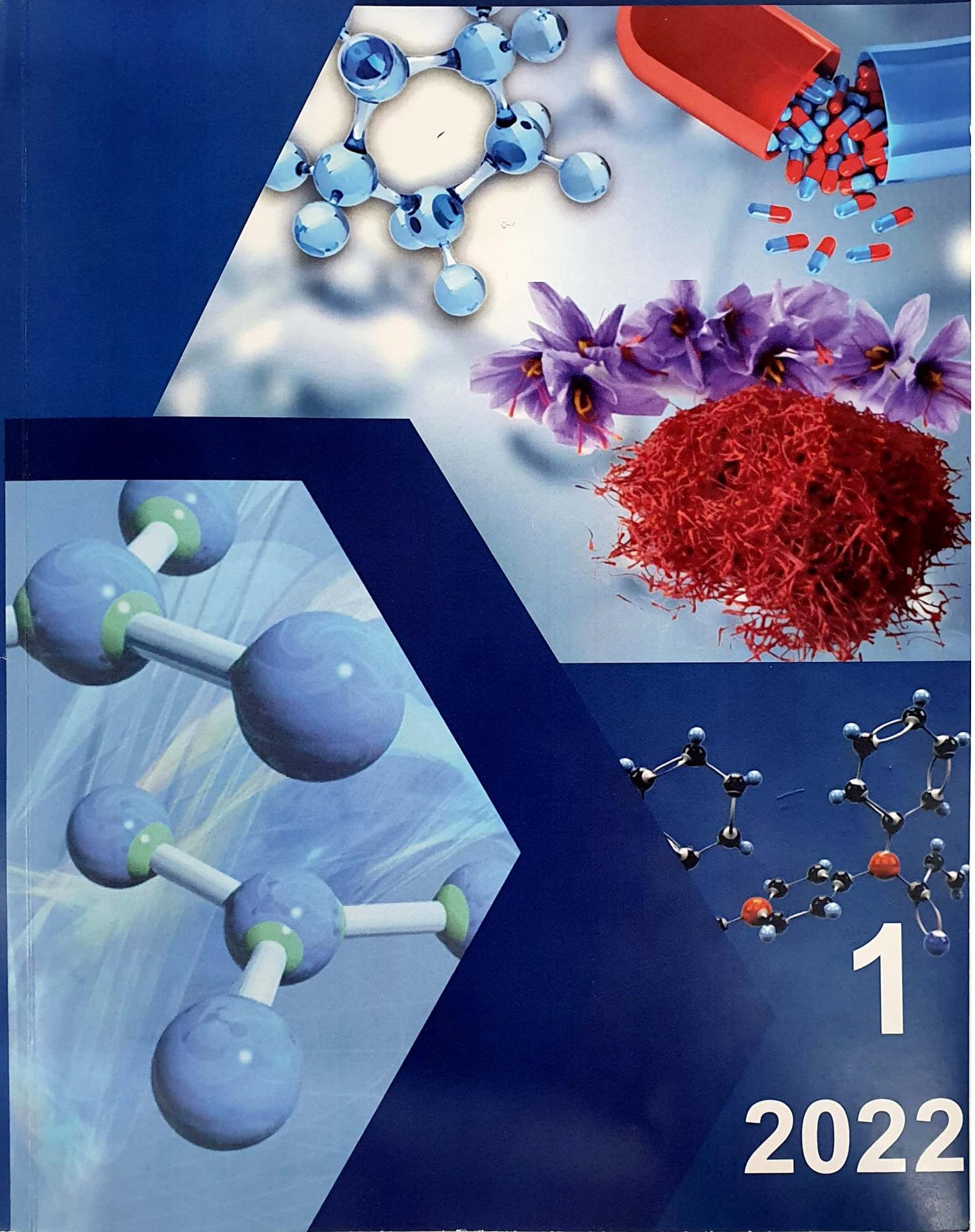


# Farmatsiya



1  
2022

## МУНДАРИЖА

Бош мухаррир саҳифаси.....	3
<b>Фармацевтика фанлари</b>	
<i>Д.Б.Касимова, Д.Т.Гаибназарова, Г.У.Тиллаева.</i> Антигистамин препаратларниниг замонавий фармакотерапияда кулланилиши.....	4
<i>К.Ш.Мухитдинова, С.А.Мухитдинов.</i> Гепатопротектор воситаларни замонавий холати .....	9
<i>У.М. Тиллаева, Р.Т., Туляганов.</i> «Фенсулкала» гелини фармакологик ва фармацевтик тахлили .....	12
<i>Н.А. Юнусходжасаева, Н.Э. Юнусхожисеева.</i> «Фитодиабетол» настойкасини стандартлаш.....	17
<i>И.К. Сабуров., Н.А. Юнусходжасаева.</i> Тозалаш жарёнлари валидацияси .....	24
<i>Р.А.Хусаинова, Х. Мусаева, Н.Э.Юнусхожисеева.</i> «Вигитрил» суспензияси таркидиаги висмутнинг микдорини тахлил усуулларини ишлаб чикиш .....	29
<i>М.У. Абдуллаева, Н.Ш. Халирова, А.Ю. Таушупатов, Н.К. Олимов, З.Э. Сидаметова.</i> Карба - мазинни аралашмадаги кам микдори масс-спектрометрик детекторли газ-суюк хроматография усули ёрдамида эксперт тадлик услуби .....	32
<i>З.У.Усманалиева, Д.А. Зулфикариева.</i> Альбендазол дори воситасини биологик объектларда сакланиш муддатларини ўрганиш .....	35
<i>З.А. Зупарова, Г.М. Исмоилова, Т.А. Миррахимова.</i> 2019-2021 йиллар мобайнида Ўзбекистон Республикасида рўйхатдан ўтказилган иммунотроп дори воситаларини ассортимент тахлили .....	38
<i>З.А. Зупарова, Г.М.Исмоилова, С.А.Холматов.</i> Иммуномодуловчи таъсирга эга суюк экстрактнинг баъзи кўрсаткичларини аниклаш.....	42
<i>Д.А.Зулфикариева, И.Р. Ўринбоева.</i> Ўсимликлар билан заҳарланиш ҳолатларида дастлабки тахлил усуулларини ўрганиш .....	45
Муаллифлар учун қоидалари.....	49

## ВАЛИДАЦИЯ ПРОЦЕССА ОЧИСТКИ

И.К. Сабуров, Н.А. Юнусходжаева

*В статье описаны методы и результаты расчета MACO (Максимально допустимый перенос - максимально допустимый остаток) на основе требований к валидации процессов очистки. То есть, в статье приведена валидация процессов очистки при производстве инъекционных препаратов выпускаемых на предприятии и методы обнаружения остаточных веществ.*

**Ключевые слова:** валидация процессов очистки, MACO..

УДК 615.07

## РАЗРАБОТКА КОЛИЧЕСТВЕННОГО ОПРЕДЕЛЕНИЯ ВИСМУТА В СУСПЕНЗИИ «ВИГИТРИЛ»

Р. А. Хусаинова, Х. Мусаева, Н. Э. Юнусхожиева

Ташкентский фармацевтический институт, Ташкент, Узбекистан

*Проведен количественный анализ методами гравиметрии, комплексонометрии и УФ-спектрофотометрии висмута в составе препарата «Вигитрил». Содержание висмута в суспензии «Вигитрил» - 1г/1д.*

**Ключевые слова:** висмут, гистидин, этилендиаминтетрауксусная кислота, гравиметрия, комплексонометрия, спектрофотометрия.

Известно, что висмут оказывает благотворное влияние на лечение воспалительных заболеваний кишечника (колиты, энтериты), а также язвенной болезни желудка и двенадцатиперстной кишки [1]. Соль висмута являются практически единственным, активным веществом, способным убить бактерии *Helicobacter Pylori*, вызывающую язвенную болезнь. Применение висмута в сочетании с антибиотиками позволит увеличить степень уничтожения язвы, вызванной указанной бактерией [2]. Вигитрил состоит из висмута, гистидина и этилендиаминтетрауксусной кислоты, количественное определения проводили гравиметрическим, комплексонометрическим и УФ-спектрофотометрическим методами анализа.

**Целью исследования** данной работы является определение количественного содержания висмута в суспензии «Вигитрил».

**Материалы и методы исследования.** Объектом исследования является серия суспензии «Вигитрил», которая была получена совместно с кафедрой «Технология лекарственных средств» Ташкентского фармацевтического института. А также для анализа использовали двухлучевой спектрофотометр UV-1800 (Shimadzu, Япония) и однолучевой спектрофотометр «Agilent» 8453E (Agilent Technologies, Германия). Спектры полу-

чили в интервале длин волн от 200 до 400 нм. В качестве раствора сравнения использовали соответствующий растворитель.

**Экспериментальная часть.** Вигитрил – висмут с гистидином и этилендиаминтетрауксусной кислотой представляет собой аморфный порошок белого цвета, растворимый в воде, нерастворимый в спирте, ацетоне, эфире.

*Количественное определение висмута в суспензии «Вигитрил» методом гравиметрии.*

**Методика.** Навеску 0,2 г (т.н.) порошка помещают в фарфоровый тигель, предварительно доведенный до постоянной массы. Тигель с навеской помещают в муфельную печь и прокаливают в течение 4 часов при температуре (800-1000°С) до постоянного веса. Известно, что соединение висмута при таком методе количественного определения переходит в оксид висмута (III) (порошок желтого цвета). После прокаливания тигель с порошком конечного продукта переносят в эксикатор до полного охлаждения, после чего взвешивают.

Содержание висмута вычисляют по формуле

$$X = \frac{A \cdot F \cdot P}{a}$$

где  $A$  - навеска препарата после прокаливания;  
 $a$  - навеска препарата, взятого для анализа;

*F - фактор пересчета (для висмута – 0,8970);  
 Р - средний вес порошка в суспензии  
 Количественное определение Вигитрила в  
 суспензии по висмуту трилонометрическим  
 титрованием*

*Методика.* 0,1 г (т.н.) порошка помещают в термостойкую колбу, добавляют 2 мл концентрированной азотной кислоты и растворяют при нагревании на песочной бане. После полного растворения порошка, жидкость выпаривают и оставшийся осадок растворяют в 50 мл очищенной воды. К полученному раствору прибавляют 20 мл ацетатного буфера до pH 5-6 и титруют 0,05 М трилоном Б до перехода окраски из красной в лимонно-желтую (индикатор – ксиленовый-оранжевый). Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,05 М раствора трилона Б соответствует 0,01045 г висмута.

Содержание висмута в препарате вычисляют по формуле:

$$X = \frac{V \cdot K \cdot T \cdot P}{a}$$

где: *V* - объем 0,05 М раствора трилона Б, ушедшего на титрование навески препарата;

*a* - навеска препарата взятого для анализа;

*T* - титр исследуемого препарата;

*K*- поправочный коэффициент к титрованному раствору;

*P* - средний вес порошка суспензии

*Количественное определение Вигитрила и Виметрола в таблетках по висмуту спектрофотометрическим методом.*

Предварительные спектрофотометрические исследования Вигитрила показали о наличии максимума поглощения комплекса висмута с трилоном Б в УФ-области при длине волны  $265 \pm 2$  нм, что и послужило предпосылкой для разработки методики спектрофотометрического количественного определения висмута (III) в суспензии «Вигитрил».

*Методика.* Навеску 0,1 г (т.н.) порошка помещают в коническую колбу, вместимостью 100 мл и прибавляют по 5 мл концентрированной серной и азотной кислот. Смесь нагревают на водяной бане до образования паров бурого цвета. Полученный раствор охлаждают, переносят в мерную колбу вместимостью 100 мл, доводят очищенной водой до метки (раствор А).

1 мл раствора А переносят в мерную колбу емкостью 50 мл, прибавляют 30 мл 0,001 М раствора трилона Б, доводят очищенной водой до метки. Измеряют оптическую плотность раствора на спектрофотометре при длине волны 265 нм в кювете толщиной слоя 10 мм. В качестве раствора сравнения используют 0,001 М раствор трилона Б.

Параллельно измеряют оптическую плотность стандартного раствора.

*Приготовление стандартного раствора.* Висмута металлического (0,1000 г). помещают в коническую колбу вместимостью 100 мл.

Прибавляют по 5 мл концентрированной серной и азотной кислоты. Смесь нагревают на водяной бане до образования паров бурого цвета. Полученный раствор охлаждают, переносят в мерную колбу вместимостью 1000 мл,

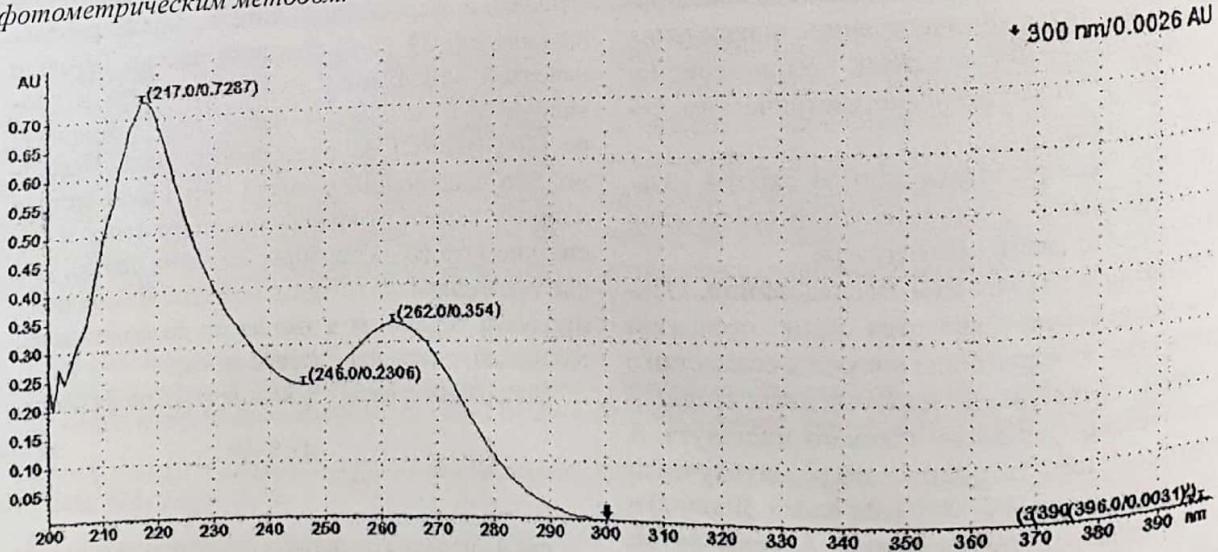


Рис. 1. УФ-спектр рабочего стандартного образца 265 ( $\pm 2$ ) нм

доводят до метки 10% раствором серной кислоты (раствор А). 4 мл стандартного раствора А, помещают в колбу вместимостью 50 мл, прибавляют 30 мл 0,001 М раствора трилона Б, доводят водой до метки. Измеряют оптическую плотность раствора на спектрофотометре при длине волны 265 нм, в кювете с толщиной слоя 10 мм.

Содержание висмута в препарате вычисляют по формуле:

$$X = \frac{D \cdot 8 \cdot 10^{-6} \cdot 100 \cdot 50 \cdot P}{D_0 \cdot a \cdot 1}$$

где  $a$  - навеска препарата взятого для анализа;  
 $D$  – оптическая плотность исследуемого раствора;  
 $D_0$  – оптическая плотность стандартного раствора;  
 $P$  – средний вес порошка суспензии.

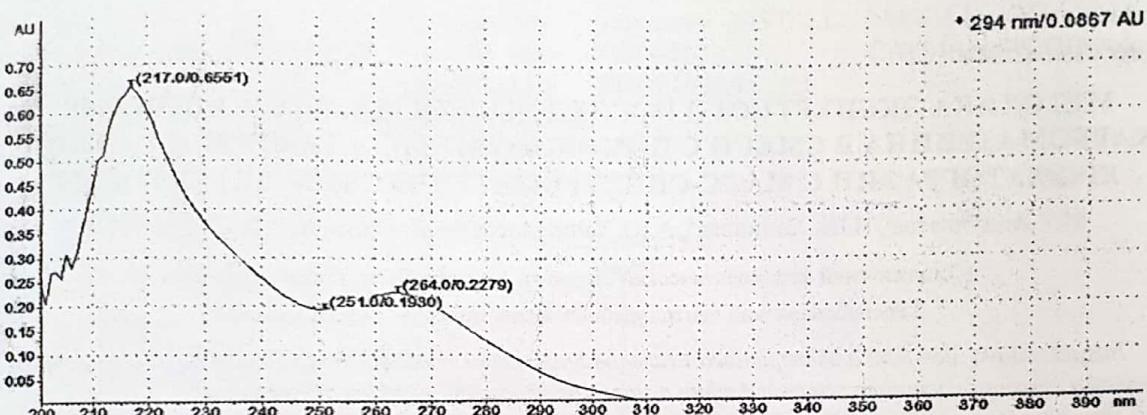


Рис.2. УФ-спектр исследуемого раствора вигитрила 265 ( $\pm 2$ ) нм

Таблица 1

Результаты количественного анализа Вигитрил в суспензии по висмуту

Препарат	Навеска вещества, г	Найдено висмута в суспензии, г/1 д	Математическая характеристика
Вигитрил	0,1000	0,990	$\bar{X}=1,004$ , $S=0,00087$ , $S_{\bar{X}}=0,000387$ , $\Delta X=0,0024$ , $\bar{\Delta X}=0,0021$ , $\varepsilon \% =2,57$ , $\bar{\varepsilon} = 1,15\%$
	0,1006	0,993	
	0,1008	0,982	
	0,1003	1,030	
	0,1002	1,025	

**Выходы.**

Количественный анализ висмута в составе препарата «Вигитрил» проводили классическими и инструментальными методами.

Такими как, метод гравиметрии и комплексонометрии, а также УФ - спектрометрическим методом. Содержание висмута в суспензии «Вигитрил» составило 1г/1д.

**Литература:**

- Болтабоева Г.Э., Юнусходжаев А.Н. Висмут (П)нинг DL-триптофан билан координацион бирикмаси. // Фармацевтик журнал. - Тошкент, 1999.- №5.- Б. 3-7.
- Ташпулатова А.Д., Юнусходжаев А.Н, Акбаров А.А. Рухнинг глицерризин кислотаси ва гистидин билан комплекс бирикмаси.//Фармацевтик журнал.- Тошкент, 2004-№2.- Б. 38-40..

## «ВИГИТРИЛ» СУСПЕНЗИЯСИ ТАРКИДИДАГИ ВИСМУТНИНГ МИҚДОРИНИ ТАХЛИЛ УСУЛЛАРИНИ ИШЛАБ ЧИҚИШ

Р. А. Хусаинова, Мусаева Х., Н. Э. Юнусхожиева

Тошкент фармацевтика институти, Тошкент, Ўзбекистан

“Вигитрил” препарати таркибидаги висмутнинг миқдори гравиметрия, комплексонометрия ва УБ-спектрофотометрия усулларида олиб борилди. “Вигитрил” супензиясида висмутнинг миқдори 1г/1д ташкил топди.

Калит сўзлар: висмут, гистидин, этилендиаминтетрауксусная кислота, гравиметрия, комплексонометрия, спектрофотометрия.

УДК 615.543.544

## МЕТОДИКА ЭКСПЕРТНОГО ИССЛЕДОВАНИЯ МАЛЫХ КОЛИЧЕСТВ КАРБОМАЗЕПИНА В СМЕСИ С ПОМОЩЬЮ МЕТОДА ГАЗОЖИДКОСТНОЙ ХРОМАТОГРАФИИ С МАСС-СПЕКТРОМЕТРИЧЕСКИМ ДЕТЕКТОРОМ

М.У. Абдуллаева<sup>1</sup>, Н.Ш. Халилова<sup>2</sup>, А.Ю. Ташпулатов<sup>1</sup>, Н.К. Олимов<sup>1</sup>, З.Э. Сидаметова<sup>1</sup>

1 Ташкентский фармацевтический институт, Ташкент, Республика Узбекистан

2 Республиканский центр судебной экспертизы им. Х.Сулаймановой

Разработана методика экспертного исследования малых количеств карбамазепина с помощью метода газожидкостной хроматографии с масс спектрометрическим детектором.

Установлены: время удерживания, молекулярные и осколочные ионы, их интенсивность, индивидуальность фрагментации вещества.

**Ключевые слова:** противосудорожные средства, карбамазепин, метод газожидкостной хроматографии с масс спектрометрическим детектором, время удерживания, молекулярные и осколочные ионы, интенсивность.

**Введение.** Противосудорожные средства, наряду с психотропными веществами являются нередкими объектами судебной экспертизы. При экспертном исследовании их, зачастую на разрешение ставятся задачи не только по установлению химической природы, свойств и строения, но и одна из наиболее сложных - по обнаружению их малых количеств в различных объектах. Для решения таких задач высокой селективностью обладает метод газожидкостной хроматографии с масс-спектрометрическим детектором, позволяющий в ряде случаев получить необходимую информацию о составе и строении изучаемых соединений. Анализ экспертной практики по применению газожидкостной хроматографии с масс-спектрометрическим детектором в анализе веществ, действующих на центральную нервную систему иллюстрирует ее широкие возможности в тех случаях, когда недостаточна информативность других аналитических методов [1].

**Цель исследования.** В Республиканский центр судебной экспертизы им. Х. Сулаймановой судебными органами были представлены вещественные доказательства по факту острого отравления гр. А.С.: маленький сверток из белой бумаги, в котором находился кусочек - примерно 1/8 часть неизвестной таблетки белого цвета, без какой-либо метки и знака. Перед экспертами были поставлены вопросы: имеются ли в составе кусочка таблетки, представленной на исследование, наркотические или психотропные вещества, и если да, то к какой группе относятся.

**Материалы и методы.** С целью выполнения этой задачи готовили спиртовый экстракт из исследуемого кусочка таблетки. Для этого кусочек таблетки измельчали до порошкообразного состояния, заливали 2 мл 96 % этилового спирта и в течении 6 часов проводили экстракцию, полученный раствор отфильтровывали и фильтрат использовали для хроматомасс-спектрометрического исследования.