

Рис. 1.

что после производства выстрела на руках обнаружены Sb, Pb, Zn, Cu, дифениламин в количестве, значительно превышающем содержание данных элементов до выстрела. Данный факт

можно использовать для решения криминалистических задач, при рассмотрении вопроса о производстве выстрела конкретным лицом.

## Список литературы

1. Казимиров В.И. Обнаружение компонентов продуктов выстрела на объектах-носителях комплексом инструментальных методов: дисс. ... канд. хим. наук.— Нижний Новгород: Нижегор. гос. ун-т им. Н.И. Лобачевского,

- 2009 129c.
- 2. Слепченко Г.Б., Захарова Э.А., Черемпей Е.Г., Филичкина О.Г., Земан Л.П., Пикула Н.П., Щукина Т.И. // Химико-фармацевтический журнал, 2005.— Т.39.— №11.— С.50—53.

## СПЕКТРОФОТОМЕТРИЧЕСКОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ДРОТАВЕРИНА В ЛЕКАРСТВЕННЫХ ФОРМАХ

А.Д. Стамати

Научный руководитель – ассистент Е.В. Петрова

Национальный исследовательский Томский политехнический университет 634050, Россия, г. Томск, пр. Ленина 30, stamatin192@gmail.com

Дротаверина гидрохлорид один из наиболее известных и широко применяемых в медицинской практике миотропных спазмолитических средств. Для количественного определения дротаверина гидрохлорида в субстанциях и сложных лекарственных формах предлагаются различные титрометрические и физико-химические методы анализа. Применение титрометрических методов анализа для контроля качества лекарственных средств является трудоемким и длительным, требует предварительной стандартизации титранта. Хроматографические и спектрофотометрические методы эффективны, но дороги, требуют раствора стандартного об-

разца [1]. В настоящей работе для определения дротаверина гидрохлорида использовали спектрофотометрический метод с использованием оптического образца сравнения [2], не требующий государственных стандартных образцов на данный препарат. Выпуск таких стандартных образцов является дорогостоящим, так как они находят применение только в фармацевтическом анализе. Поэтому способ определения с использованием государственных стандартных образцов будет не доступным для многих лабораторий [3].

Для спектрофотометричекого определения дротаверина гидрохлорида в качестве образ-

ца сравнения был выбран калия дихромат, т.к. аналитическая длина волны дротаверина (353 нм) входит в интервал, оптимальный для калия дихромата (340,5–359,5 нм). Для определения содержания дротаверина в субстанции по калию дихромату авторами [2] вводится коэффициент пересчета:

$$K_{\text{nep}} = E_{\text{Boc}} / E_{\text{oc}},$$

где  $E_{\rm вос}$  — удельный показатель поглощения внешнего образца сравнения,  $E_{\rm oc}$  — удельный показатель поглощения определяемого вещества. Коэффициент пересчета для калия дихромата равен 0,434.

В данной работе в качестве объектов исследования были выбраны лекарственные формы, основным действующим веществом которых является дротаверина гидрохлорид: 1) Дротаверин (ОАО «Органика», г. Новокузнецк, Россия); 2) Дротаверин (ОАО «Ирбитский химико-фармацевтический завод», г. Ирбит, Россия); 3) Дротаверин (ЗАО «Производственная фармацевтическая компания Обновление», г. Новосибирск, Россия); 4) Ношпа (ЗАО «Хиноин», Венгрия); 5) Пенталгин (ОАО «Фармстандарт-Лексредства», г. Курск, Россия).

Методика количественного определения дротаверина гидрохлорида в субстанции спектрофотометрическим методом:

Готовят раствор образца сравнения калия дихромата для анализа дротаверина. Для этого точную массу калия дихромата (0,1 г) помещают в мерную колбу вместимостью 50 мл, доводят объем до метки дистилированной водой и

Список литературы

- 1. Г.К. Зиятдинова. Количественное определение производных бензилизохинолина методом кулонометрического титрования / Г.К. Зиятдинова, А.И. Самигуллин, С.Г. Абдуллина, Г.К. Будников // Химико-фармацевтический журнал, 2008.— Т.42.—№2.— С.47—50.
- 2. Е.А. Илларионова. Новый вариант спектро-

перемешивают. 1 мл полученного раствора помещают в мерную колбу вместимостью 50 мл, доводят объем до метки 0,1 М раствором хлористоводородной кислоты и перемешивают. Для приготовления раствора исследуемой субствнции таблетку, содержащую дротаверин, взвешивают на аналитических весах с погрешностью 0,0001 г, затем ее измельчают, переносят в мерную колбу на 50 мл и доводят объем до метки дистилированной водой и тщательно перемешивают. 0,5 мл полученного раствора помещают в мерную колбу вместимостью 50 мл, доводят объем раствора 0,1 М раствором хлористоводородной кислоты до метки и перемешивают. Измеряют оптическую плотность полученного раствора дротаверина и калия дихромата при длине волны 353 нм относительно 0,1 М раствора хлористоводородной кислоты.

Расчет результатов количественного определения дротаверина гидрохлорида проводят по формуле:

$$X,\,\% = \frac{A_{_{X}} \bullet 50 \bullet 50 \bullet a_{_{BOC}} \bullet K_{_{\Pi EP}} \bullet 100\%}{A_{_{BOC}} \bullet 50 \bullet 50 \bullet a_{_{X}}},$$

где,  $A_{\rm X}$  и  $A_{\rm BOC}$  – оптические плотности определяемого вещества и образца сравнения соответственно;  $a_{\rm X}$  и  $a_{\rm BOC}$  – точные навески определяемого вещества и образца сравнения соответственно;

Во всех проверенных образцах содержание дротаверина гидрохлорида соответствует норме и лишь немного отличается от заявленного содержания на упаковке.

- фотометрического определения дротаверина / Е.А. Илларионова, И.П. Сыроватский, П.О. Иноземцев // Сибирский медицинский журнал, 2011.—№5.—75—77.
- 3. http://www.findpatent.ru/patent/251/2514002. html.