

ОПРЕДЕЛЕНИЕ СУЛЬФАНИЛАМИДА В ЛЕКАРСТВЕННЫХ ПРЕПАРАТАХ

Кафедра неорганической и аналитической химии

E-mail: kristiana.shachneva.98@gmail.com

Актуальность: определяется появлением огромного ассортимента лекарственных препаратов, вследствие чего возникает необходимость применения различных физико-химических методов для выявления недоброкачественных образцов.

Цель: исследование наличия сульфаниламида и сульфаниламида натрия в лекарственных средствах методом нитритометрии.

Объекты исследования:

1. Сульфаниламид ООО «Люми», (Россия, г. Санкт-Петербург)
2. Сульфаниламид ООО «Тульская фармацевтическая фабрика» (Россия, г. Тула)
3. Сульфаниламид ЗАО «ФП Мелиген» (Россия, Ленинградская обл., пос. Щеглово)
4. Сульфаниламид АО «Нижфарм» (Россия, г. Нижний Новгород)

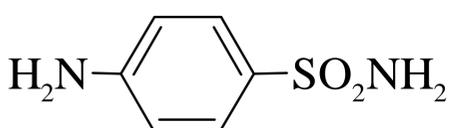


Рис. 1. Структурная формула п-аминобензолсульфамид

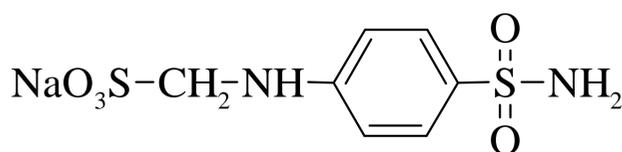
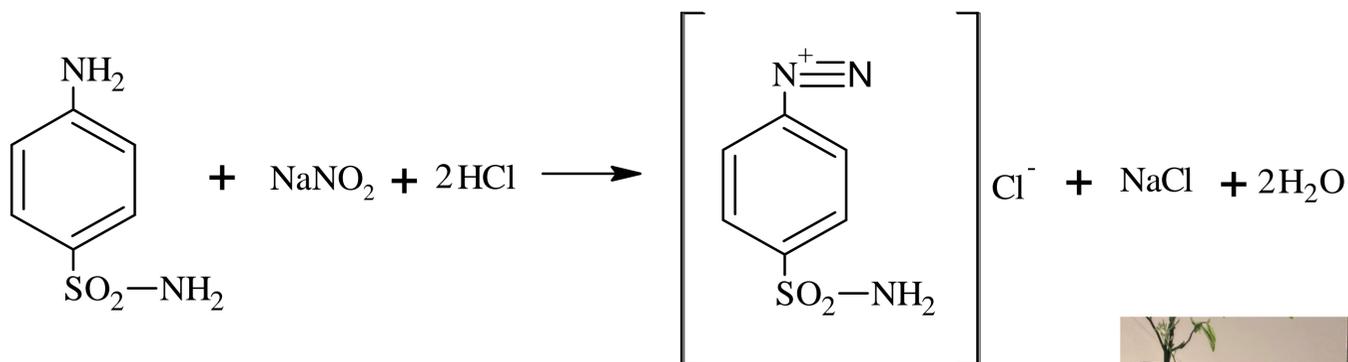


Рис. 2. Структурная формула п-сульфамидбензоламинометансульфат натрия

Методика эксперимента:



Результаты опыта:

Методы исследования	Объекты исследования							
	Стрептоцид ООО «Люми»		Стрептоцид ООО «Тульская фармацевтическая фабрика»		Стрептоцид ЗАО «ФП Мелиген»		Стрептоцид растворимый АО «Нижфарм»	
	m _{теор} , Г	m _{пр} , Г	m _{теор} , Г	m _{пр} , Г	m _{теор} , Г	m _{пр} , Г	m _{теор} , Г	m _{пр} , Г
Нитритометрия	0,250	0,246 ±0,004	0,250	0,246 ±0,004	0,250	0,244 ±0,004	0,250	0,248 ±0,006



Рис. 3. Колбы с исследуемым раствором для титрования

Вывод:

- количество активного вещества в порошке получено из расчета, что на 1 мл 0,095 н раствора NaNO₂ приходится 16,359 мг сульфаниламида;
- количество активного вещества в линименте получено из расчета, что на 1 мл 0,095 н раствора NaNO₂ приходится 27,36 мг сульфаниламида натрия;
- результаты нитритометрического определения подтвердили наличие сульфаниламида и сульфаниламида натрия во всех исследуемых образцах.

