

№ 224



Министерство здравоохранения Российской Федерации  
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования «Рязанский государственный медицинский  
университет имени академика И.П. Павлова»  
Министерства здравоохранения Российской Федерации  
(ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России)



**ЛИСТ УЧАСТНИКА  
ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНОГО ЭТАПА ОТКРЫТОЙ ОЛИМПИАДЫ  
ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ**

ФИО Сарогева Елизавета Романовна

Адрес проживания г. Рязань ул. Вильямса д. 25 к1 кв 85

Телефон 8-960-575-73-83 8-910-567-70-07  
(мама)

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	Эксперимент	итог
1	9	12	0	6	40	68

Класс 11

Дата 19.03.23

Сар  
(подпись участника олимпиады)

# ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 47-11

Федеральное государственное бюджетное образовательное  
учреждение высшего образования  
«Рязанский государственный медицинский университет  
имени академика И.П. Павлова»  
Министерства здравоохранения Российской Федерации  
(ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России)

## ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНЫЙ ЭТАП ОТКРЫТОЙ ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ

ФАМИЛИЯ Сурячева  
ИМЯ Елизавета  
ОТЧЕСТВО Романовна

КЛАСС 11



Министерство здравоохранения Российской Федерации

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования

«Рязанский государственный медицинский университет  
имени академика И.П. Павлова»

Министерства здравоохранения Российской Федерации  
(ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России)

**БЛАНК ОТВЕТОВ ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНОГО (ОЧНОГО) ЭТАПА  
ОТКРЫТОЙ ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ**

**ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР**

Шифр участника 44-11

*11 - 10*

*12 - 98*

*13 - 125*

*15 - 65*

*14 - 00*

*$\Sigma = 288$*

Дано:

$$m_{\text{см}} = 12,01 \text{ г}$$

$$V(\text{Cl}_2) = 0,732 \text{ л}$$

$$A, B, m(B) - ?$$

$$V(\text{Cl}_2) = \frac{0,732}{22,4} = 0,0327 \text{ моль}$$

$$V(\text{Cl}_2) = V(\text{MnO}_2) = V(\text{Mn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}) = 0,0327 \text{ моль}$$

$$m(\text{Mn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}) = 0,0327 \cdot 287 = 9,3849 \text{ г}$$

$$m(\text{AgNO}_3) = 12,01 - 9,3849 = 2,6251 \text{ г}$$

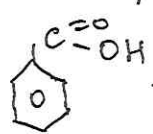
$$V(\text{AgNO}_3) = \frac{2,6251}{170} = 0,0154 \text{ моль}$$

$$V(\text{AgNO}_3) = V(\text{Ag}) = 0,0154 \text{ моль}$$

$$m(\text{Ag}) = 0,0154 \cdot 108 = 1,6632 \text{ г}$$

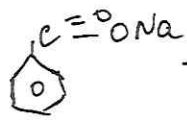
Ответ: A -  $\text{MnCl}_2$ ; B - Ag;  $m(B, \text{Ag}) = 1,6632 \text{ г}$ .

N4

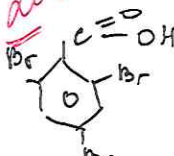


- A ;

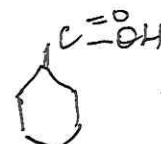
бензойная кислота



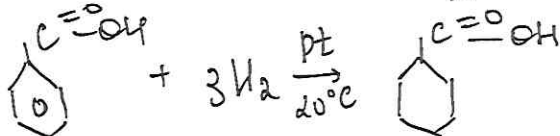
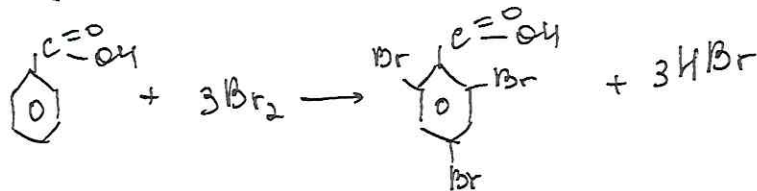
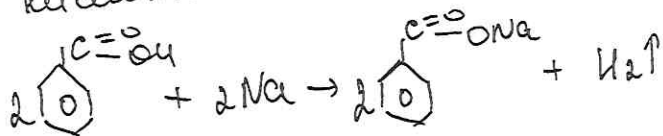
бензоат натрия



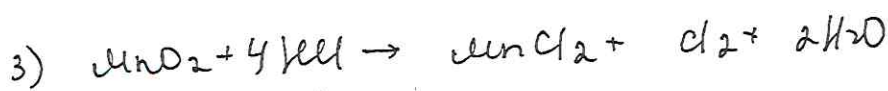
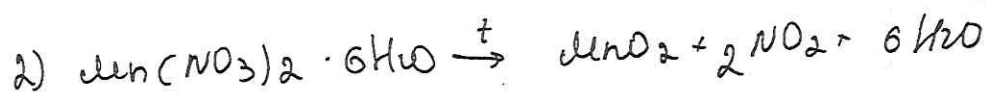
2,4,6-бром-бензойная кислота



циклогексановая кислота



05



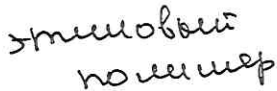
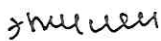
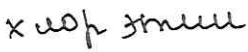
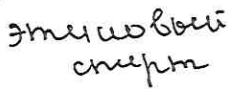
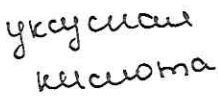
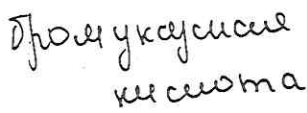
(N2)

68

95.

расчет ведется от Cl<sub>2</sub>, которое выделено





1)  $3214 - 28$

2) ~~A~~

3) B - 28

4) 5 - 20

5) ~~7~~

21



SP<sup>3</sup>

неблизкая