

1



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 Петряева Елизавета Сергеевна

Адрес проживания Московская обл, г. Коломна,
ул. Пионерская д. 50А кв. 14

Телефон 8916 8706318

Результаты заключительного этапа

| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | Эксперимент | итог |
|---|---|----|---|---|-------------|------|
| 0 | 7 | 10 | 0 | 4 | 40 | 61 |

Класс 10

Дата 19.03.2023г

(подпись участника олимпиады)

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 57-10

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 Пестряев

ИМЯ Елизавета

ОТЧЕСТВО Сергеевна

КЛАСС 10

п 1 - 05
п 5 - 45
п 4 - 05
п 3 - 105
п 2 - 45



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)

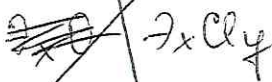
**БЛАНК ОТВЕТОВ ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНОГО (ОЧНОГО) ЭТАПА
ОТКРЫТОЙ ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ**

ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 51-10

$\sum = 215$

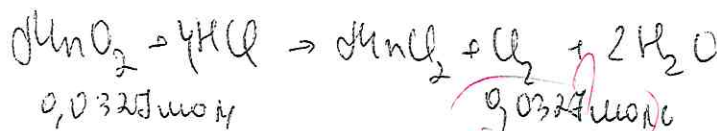
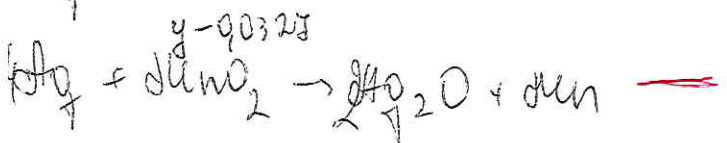
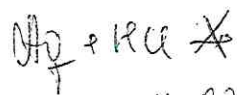
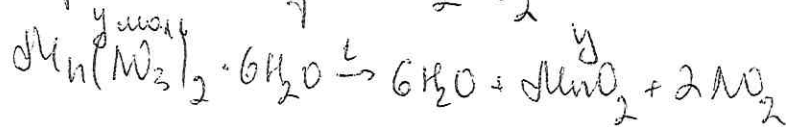
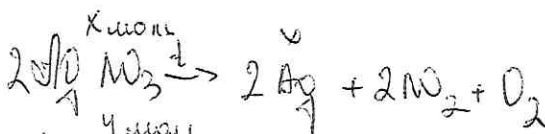
Задание 1:



~~38,54~~

?

Задание 2:



Всего $n(\text{MnO}_2) = y$

во 2-й р-ции $n = 0,0325 \text{ моль} \Rightarrow$
в 1-ой $= y - 0,0325$

$$\begin{cases} x = 4(y - 0,0325) \quad (1) \\ 170x + 285y = 12,01 \end{cases} \quad \text{отсюда по ур-нию находим:}$$

$x = 0,0109$ $y = 0,0354$

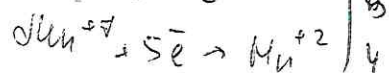
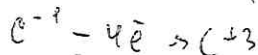
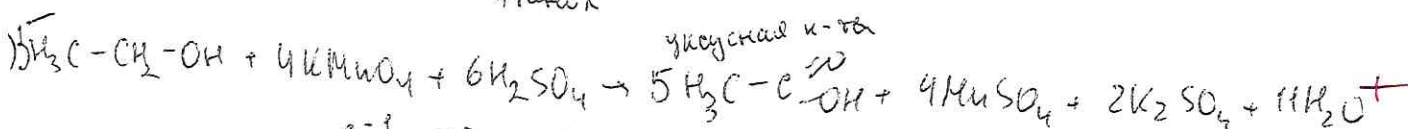
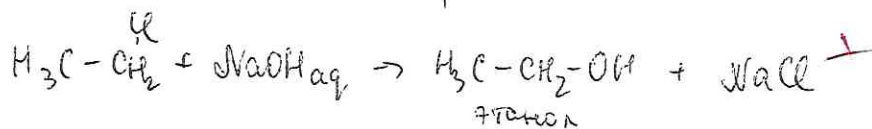
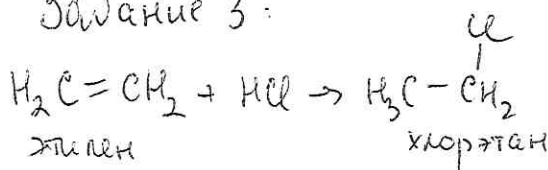
$$n(\text{Ag}_2\text{O}) = \frac{1}{2}x = 0,00545 \text{ моль}$$

$$m(\text{Ag}_2\text{O}) = 232 \cdot 0,00545 = 1,26442$$

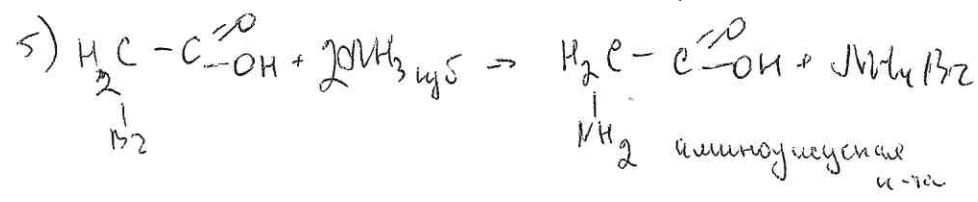
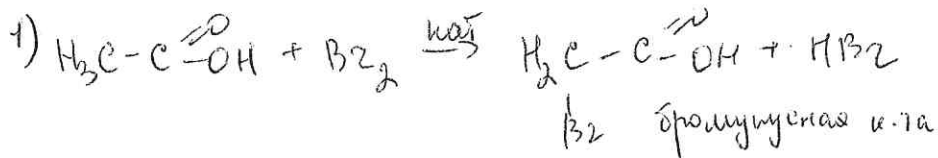
Ответ: А : MnCl_2

В : Ag_2O $m(\text{B}) = 1,26442$

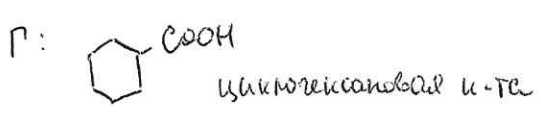
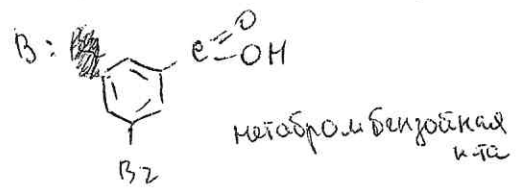
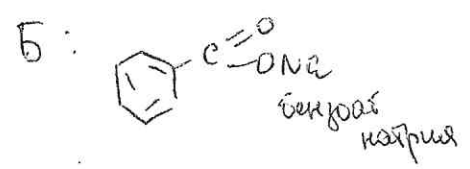
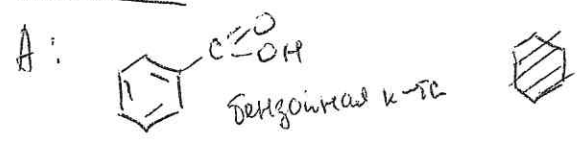
Задание 3:



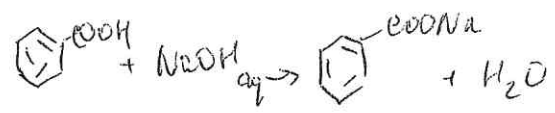
см. след. стр.



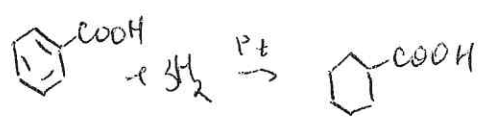
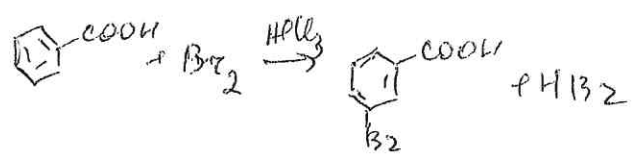
Задание 4.



Реакции:



бензойная к-та реагирует с бромом только на катализаторе, при этом Br встает в мета-положение.



05

Задание 5

1) ~~ВБАГ~~ - 20

2) ~~А (8%)~~

3) ~~Б (15%)~~

4) ~~В (3)~~

5) ~~В (13%)~~ - 20

40