



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 Мотринцев Елизавета Эдуардовна

Адрес проживания Московская обл., г. Бронницы,
ул. Соловьиная роща, д. 3, кв. 59

Телефон 8-915-265-79-93

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	Эксперимент	итог
0	2	3	0	5	38	48

Класс 10

Дата 19.03.2023г.

Мотринцев
(подпись участника олимпиады)

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 26 - 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 Чотришеч
ИМЯ Елизавета
ОТЧЕСТВО Эдуардовна

КЛАСС 10



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)

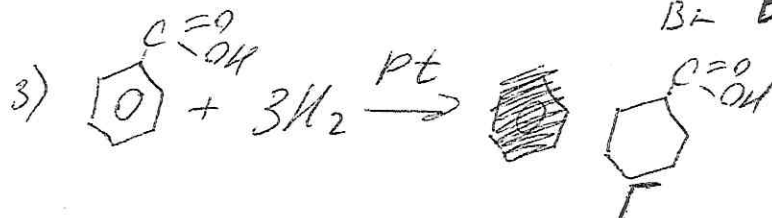
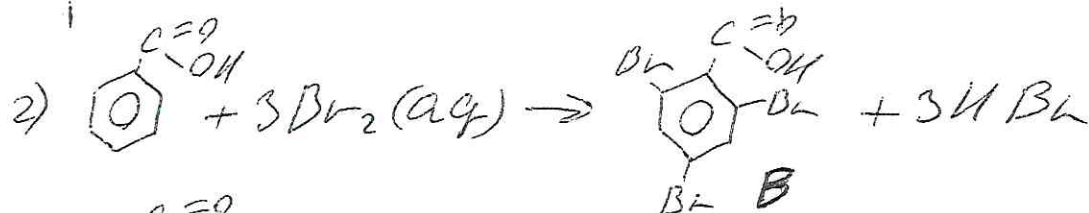
**БЛАНК ОТВЕТОВ ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНОГО (ОЧНОГО) ЭТАПА
ОТКРЫТОЙ ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ**

ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 26-10

С.В.И.
В.В.И.
С.В.И.
С.В.И.

$\Sigma = 105$



А — бензойная кислота
 Б — бензоат натрия
 В — 3-бромбензойная кислота
 Г — циклогексановая кислота

05

- 5) А) NH_3
 Б) $\text{CH}_3\text{-NH}_2$
 В) $\text{CH}_3\text{-NH}_3\text{Cl}$
 Г) NaOH

Ответ: ~~АГБВ~~ — 10

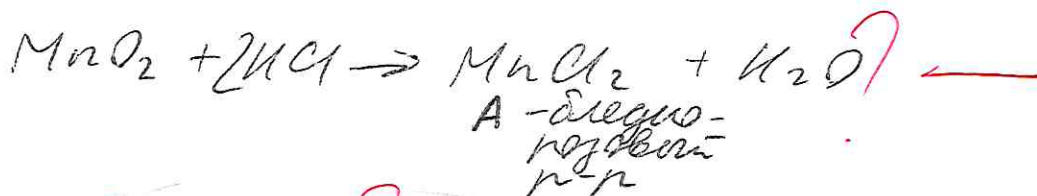
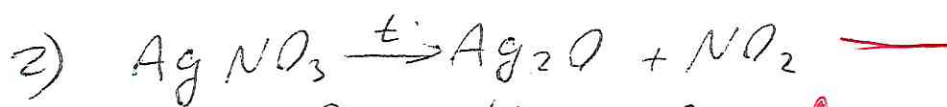
2) Ответ: Б) 10% — 20

3) Ответ: ~~Г) 21%~~

4) Ответ: Б) 2 — 20

5) Ответ: ~~Г) I_2Cl_6~~

58



$$V(\text{вакуума}) = \frac{V}{V_m} = 0,03 \text{ моль} \quad \text{---}$$

$$\left. \begin{array}{l} PV = \bar{V} \cdot R \cdot T \\ m = \rho V \end{array} \right\} \Rightarrow m = \bar{V} \cdot R \cdot T$$

$$T = 25 + 273$$

$$T = 298 \text{ K}$$

$$m(\text{вакуума}) = V(\text{vac.}) \cdot R \cdot T =$$

$$= 0,03 \text{ моль} \cdot 8,31 \cdot 298 \text{ K} = 742$$

Ответ: A - элемент - MnCl_2 10.

$$\text{Б} \text{ элемент } m = 742$$

