

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 Логачева Ольга Андреевна

Адрес проживания Липецкая обл, г. Липецк  
ул. 30 лет Октября, д.17, кв 2.

Телефон 8-961-030-83-01  
мама: 8-951-301-94-76

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	Эксперимент	итог
0	7	12	0	4	38	61

Класс 11

Дата 19.03.2023г

(подпись участника олимпиады)



# ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 45-11

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 Иванова  
ИМЯ Ольга  
ОТЧЕСТВО Андреевна  
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**

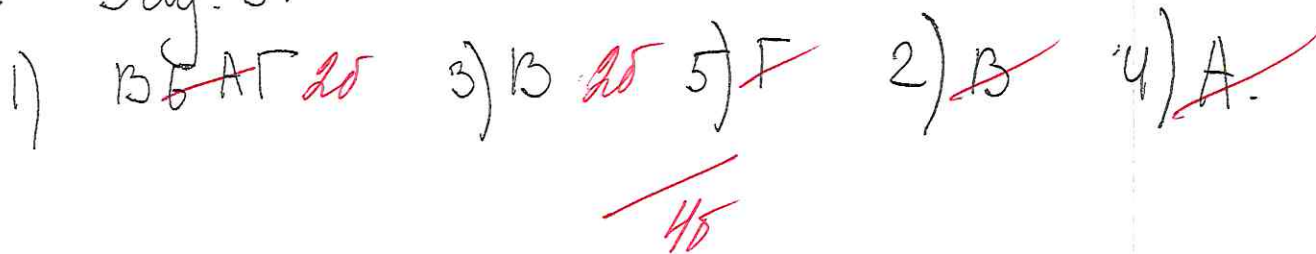
Шифр участника 45-11

$\Sigma = 235$

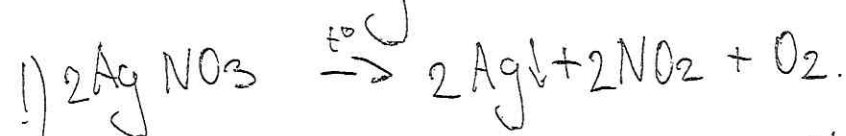
п1-05  
п2-45  
п3-125  
п5-45  
п4-05



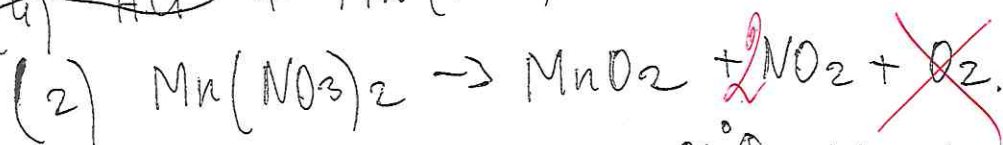
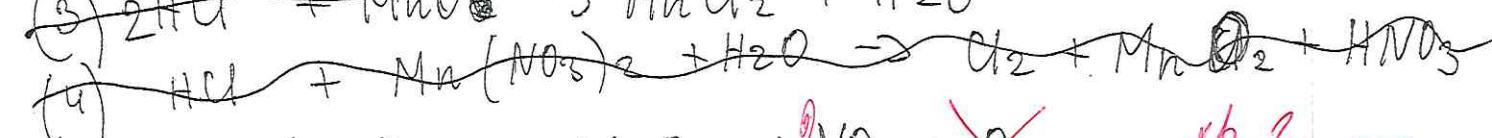
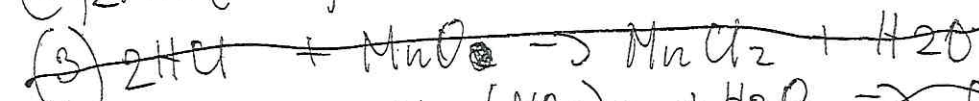
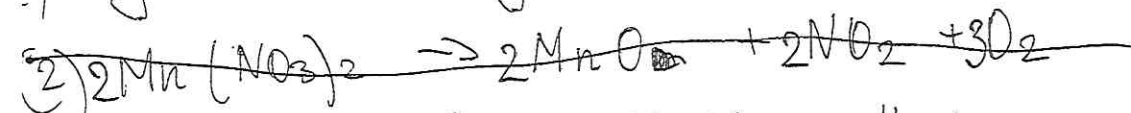
Заг. 5.



Заг 2.



75



A -  $\text{MnCl}_2$

~~25~~

B -  $\text{Ag}$

25.

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

$\nu(\text{MnO}_2) = \nu(\text{Cl}_2) = 0,0327 \text{ моль.}$

$\nu(\text{Mn}(\text{NO}_3)_2) = \nu(\text{MnO}_2) = 0,0327 \text{ моль.}$

$m(\text{Mn}(\text{NO}_3)_2) = \nu \cdot M = 0,0327 \cdot 179 = 5,8533 \text{ г.}$

$\nu(\text{H}_2\text{O}) = 6 \nu(\text{Mn}(\text{NO}_3)_2) = 0,1962 \text{ моль.}$

$m(\text{AgNO}_3) = m_{\text{сумм}} - m(\text{Mn}(\text{NO}_3)_2 - 6\text{H}_2\text{O}) = 12,01$

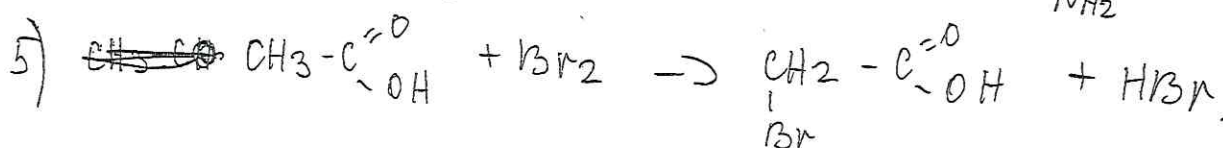
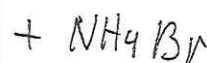
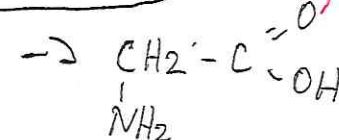
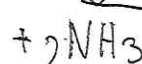
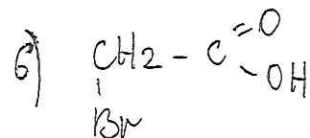
$- 5,8533 - 0,1962 \cdot 18 = 2,6251 \text{ г.}$

$\nu(\text{AgNO}_3) = \frac{m}{M} = \frac{2,6251}{170} = 0,01544 \text{ моль.}$

$\nu(\text{Ag}) = \nu(\text{AgNO}_3) = 0,01544 \text{ моль.}$

$m(\text{Ag}) = \nu \cdot M = 0,01544 \cdot 108 = 1,66752 \text{ г.}$

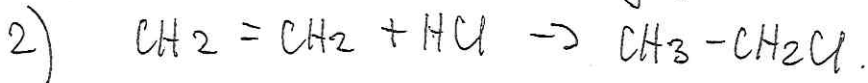
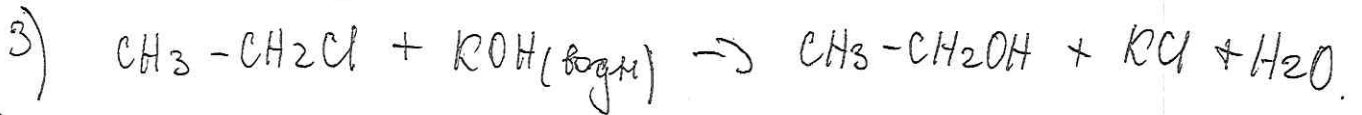
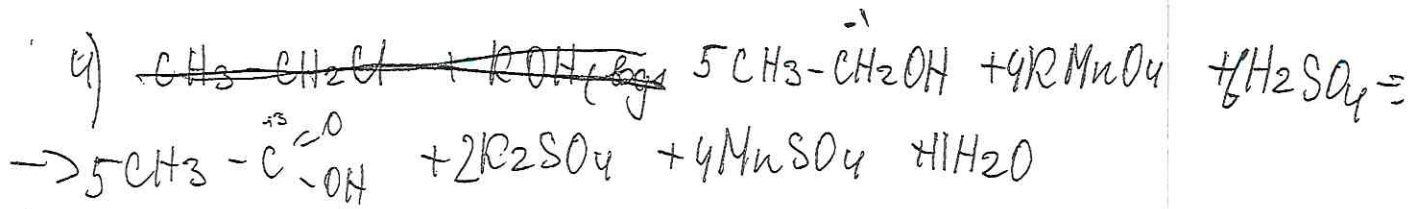
Заг 3.



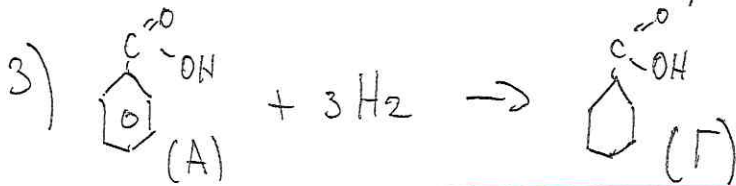
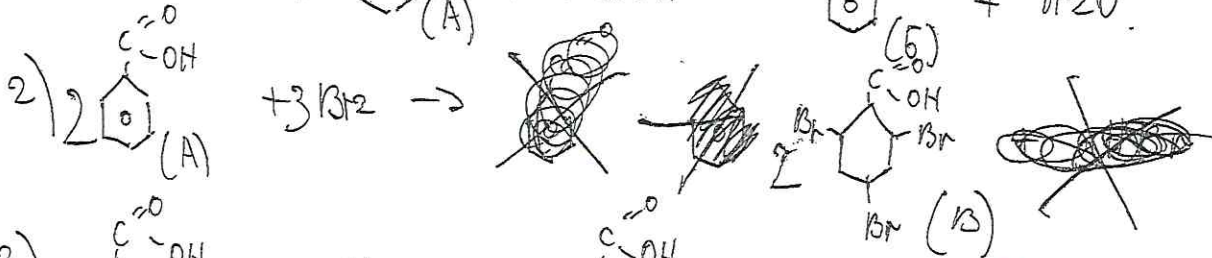
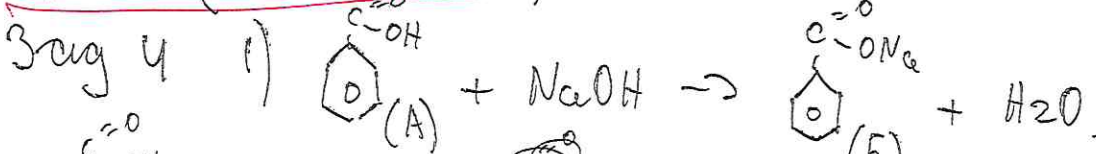
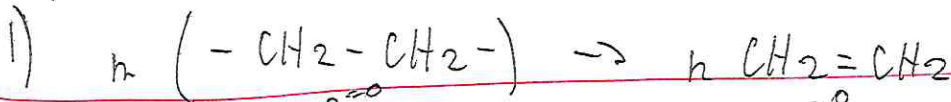
расчет состав 15.  
он  $\text{Cl}_2$  не берем







125



05

Заг 1.  $\varnothing = (\text{C}) 66,2\%$

~~$m(\text{C}_x\text{H}_y) = (100 - 66,2)x = 33,8x$~~

~~$w(\text{C}) = \frac{33,8x}{33,8x + 0,662x} = 0,662$~~

~~$0,2238x = x$~~

~~$x = 0,7762$~~

~~$w(\text{C}) = \frac{1x}{1x + 0,662x} = 0,662$~~

~~$0,662x = x$~~

$w(\text{C}) + (\text{H}) = 33,8\%$

$\varnothing(\text{C}) = \frac{66,2}{35,5} = 1,865 \text{ моль}$

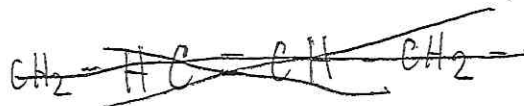
$\varnothing(\text{C}) + (\text{H}) = \frac{33,8}{13} = 2,6 \text{ моль}$

$\varnothing(\text{C}) = \frac{2,6}{1,865} = 1,4$



2 7 : 5

$C_7H_7Cl_5$  - Молекулярн. гр.



$sp$  - гибридизация

структурн. гр. -  $CH_3-CH_2-C \equiv C-CH_2-CHCl-CH_3$ .

