



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 Саван Андрей Евгеньевич

Адрес проживания Рязанская обл., г. Касимов,
ул. Ташарская, дом 61.

Телефон 8-920-943-30-97
мобильный: 8-920-999-77-04

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	Эксперимент	итог
0	9	12	0	10	33	64

Класс 11 кл.

Дата 19.03.2022.

Саван
(подпись участника олимпиады)

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 69-11

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 Савин
ИМЯ Андрей
ОТЧЕСТВО Евгеньевич

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**

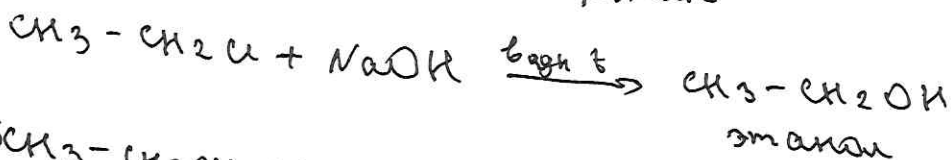
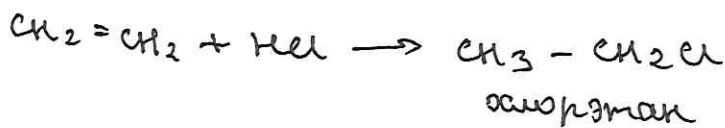
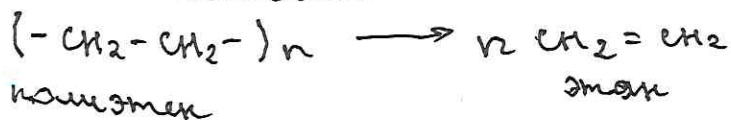
ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 69-11

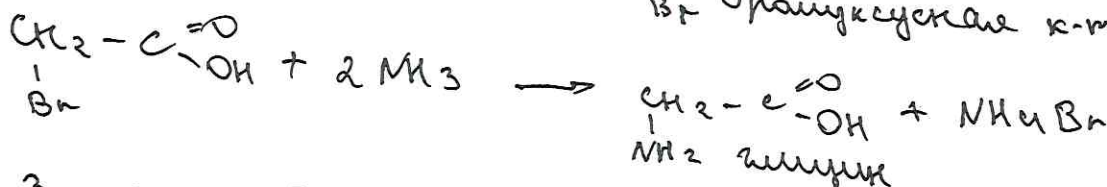
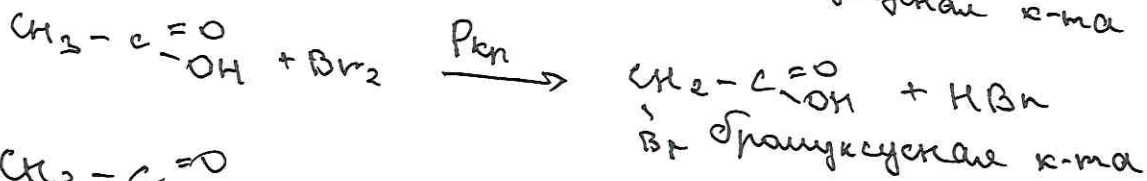
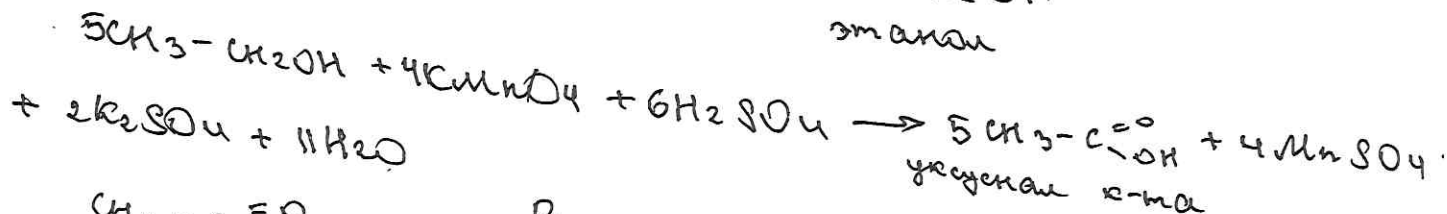
11-05
12-96.
14-05
15-105
13-12

$\Sigma = 315$

Задание 3.



125



Задание 5. - 105

1) В А Б Г - 45

2) Б - 25

3) В - 25

4) Б - 25

5) А -

Задание 2.

Дано:

$$m_{Cl_2} = 12,012$$

$$V(Cl_2) = 0,732 \text{ л}$$

$$t = 25^\circ C$$

$$P = 1 \text{ атм}$$

м.ф.?

м (Ag₂O) - ?

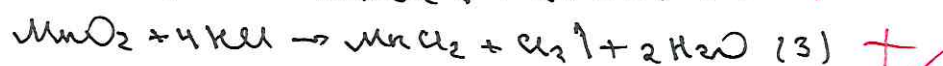
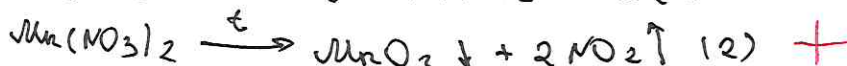
сх :

$$0,732 \cdot 10^{-3} \text{ м}^3$$

$$298 \text{ К}$$

$$101325 \text{ Па}$$

Реакции:



$$PV = \nu RT$$

$$\nu(Cl_2) = 0,03 \text{ моль}$$

$$\nu_{(3)} \Rightarrow \nu(MnO_2) = 0,03 \text{ моль}$$

$$\nu_{(2)} \Rightarrow \nu(Mn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O) = 0,03 \text{ моль}$$

$$m(Mn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O) = 8,61 \text{ г} \quad 15$$

м (Ag₂O) -

$$V(\text{AgNO}_3) = 0,02 \text{ моль}$$

15

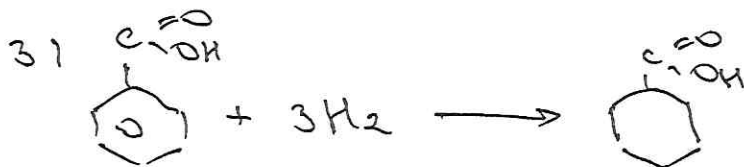
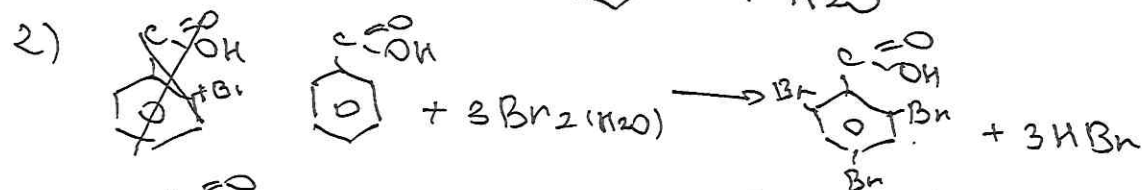
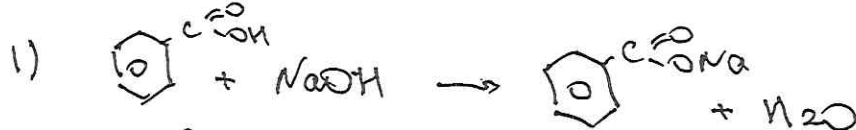
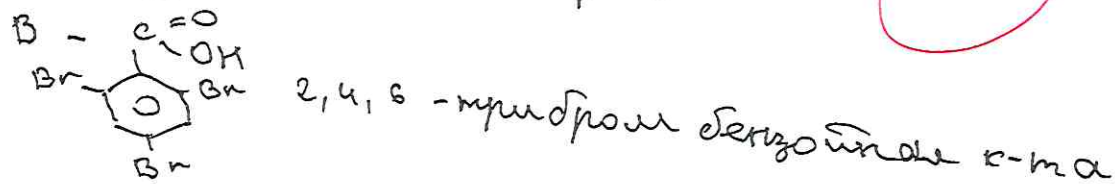
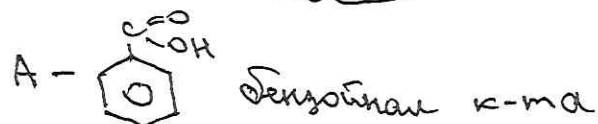
$$n_{\text{Ag}}(1) \Rightarrow V(\text{Ag}_2\text{O}) = 0,01 \text{ моль}$$

$$m(\text{Ag}_2\text{O}) = 2,32 \text{ г}$$

Ответ: A - MnCl_2 ; B - Ag_2O ; $m(\text{B}) = 2,32 \text{ г}$

15

Задача 4



21-?

05