

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 Шумилов Виктор Александрович

Адрес проживания ИП, с. Сторжевск, мкр-1-15
д. 8А, кв 84

Телефон 89266647019
89031463781 мама

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	Эксперимент	итог
0	0	12	8	10	33	63

Класс 11

Дата 19.03.2023

Шумилов Виктор Александрович
(подпись участника олимпиады)

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 82-11

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 Щищев
ИМЯ Рыжор
ОТЧЕСТВО Александрович
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**

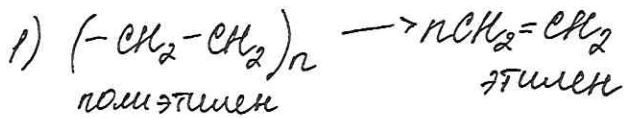
ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 82-11

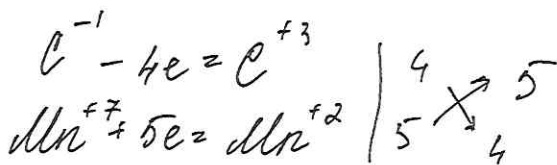
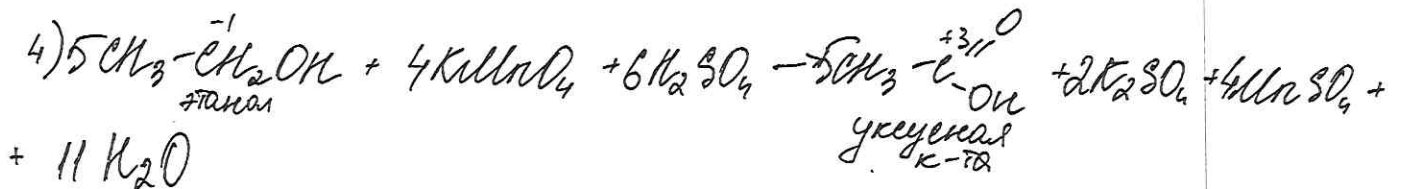
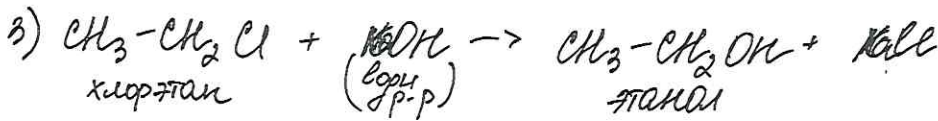
№1 - 05
№2 - не нач. оценки
№4 - 85
№5 - 105
№3 - 125

Σ = 305

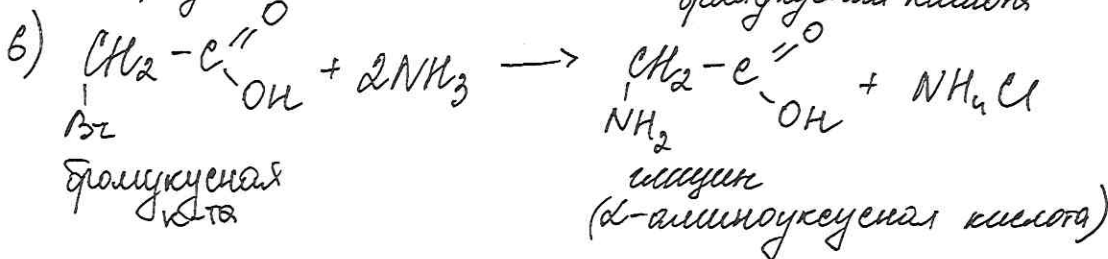
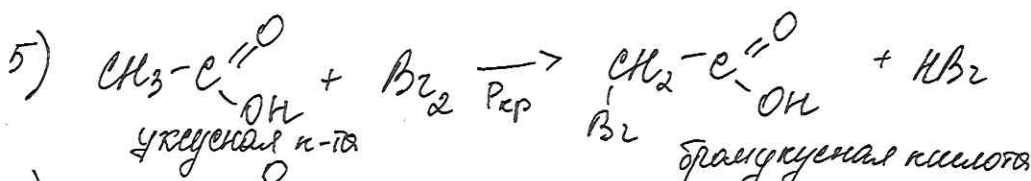
№3.



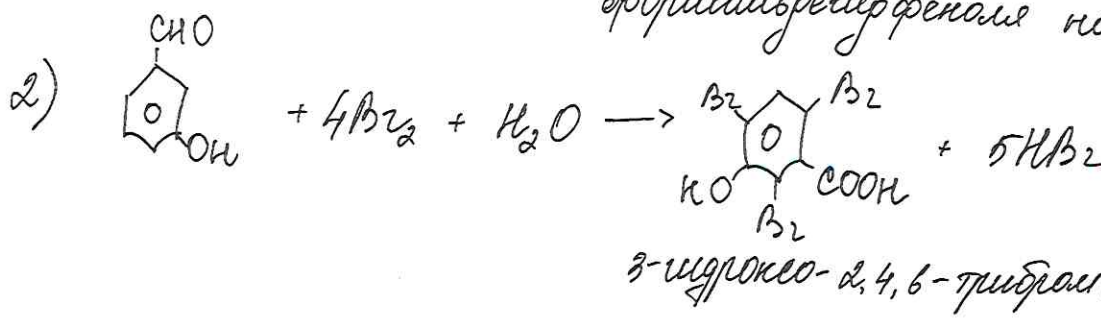
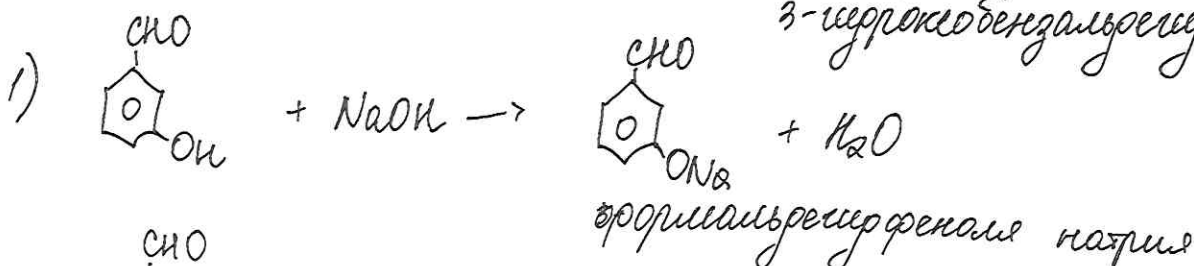
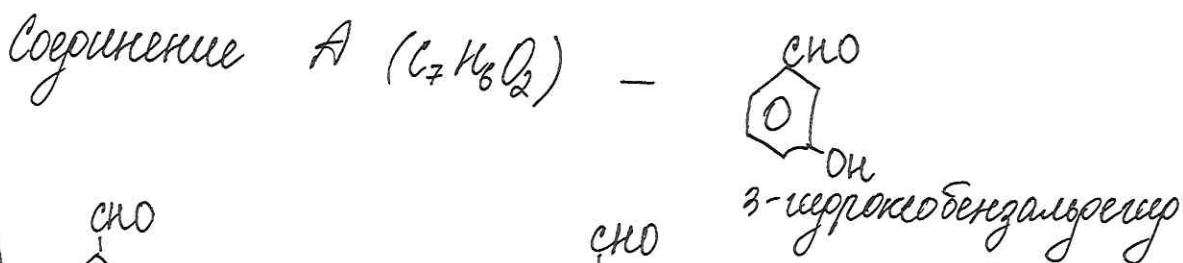
и 2- new carbon
1-1-?



125

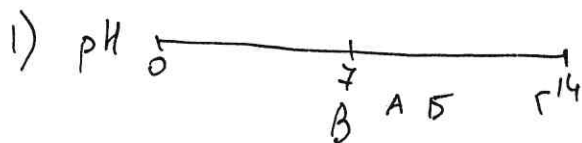
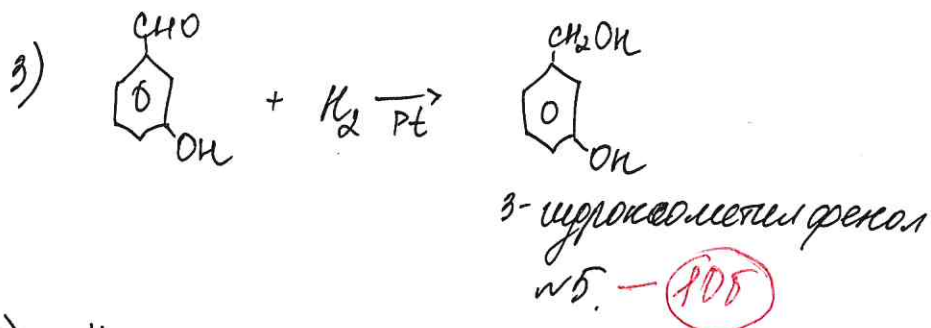


№4



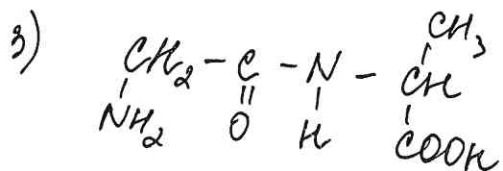
8
125

нет акакур
структур
нет проверки
по Br



Ответ: Б А Б Г - 45

2) 10% Ответ: Б - 25



$M(C_5H_{10}N_2O_3) = 60 + 10 + 28 + 48 = 146 \text{ г/моль}$
 $w(N) = \frac{2 \cdot 14}{146} \cdot 100 \approx 19\%$

Ответ: Б - 25

4) Ответ: Г

5) Ответ: Б - 25, т.к. более сильное окислительное св-е имеет хлор, то он выступает в реакции в качестве окислителя, понижая при этом окисление Fe -1.
 В ранней реакции не может получиться Fe⁰, т.е. степень окисления хлора > -1.
 В 6-ве FeCl₃, степень окисления хлора соответственно окислитель не происходит.