

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 Манакин Владимир Владимирович

Адрес проживания г. Тамбов, ш. Мухоморова,
д. 5, кв. 32

Телефон 8-960-671-98-06
мама: 8-960-660-24-82

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	Эксперимент	итог
9	9	12	0	10	40	80

Класс 10

Дата 19.03.2023г.

Дов

(подпись участника олимпиады)

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 48-10

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 Лопатин
ИМЯ Владислав
ОТЧЕСТВО Владимович
КЛАСС 10

л 1 - 95
н 5 - 105
н 4 - 05
л 3 - 125
н 2 - 95



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 48-10

△ = 405

N1

Пусть формула соединения GeCl_x

тогда
$$\frac{35,5x}{35,5x + M} = 0,662$$

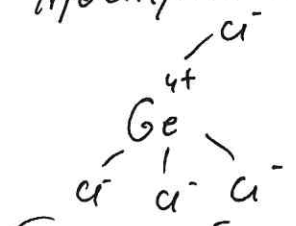
$$35,5x = 23,501x + 0,662 M$$

$$12x = 0,662 M : 12$$

$$x = 0,055 M$$

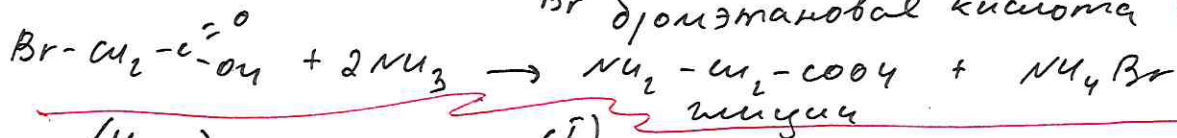
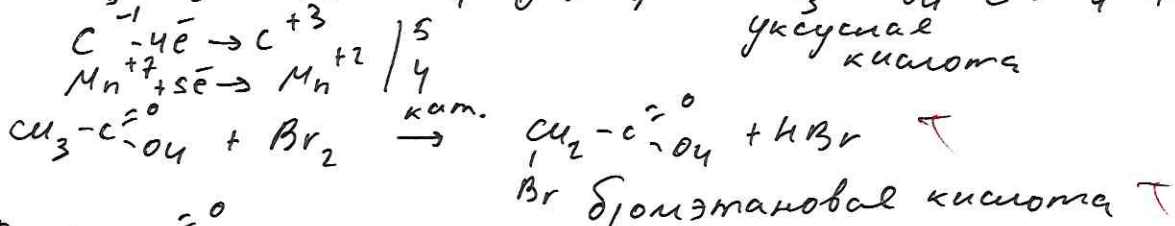
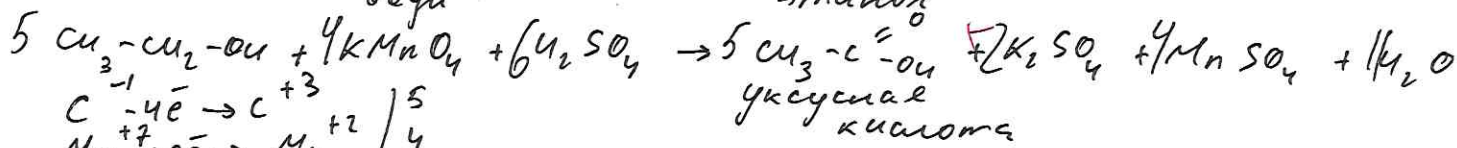
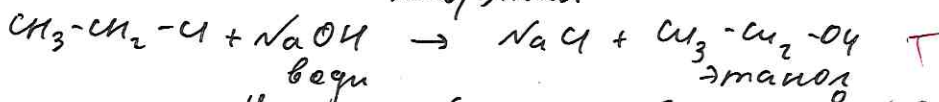
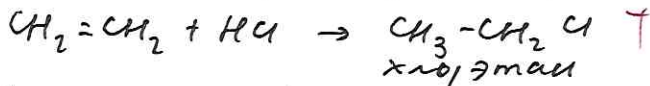
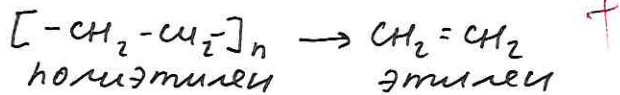
или $x = 4 \quad M = \frac{4}{0,055} = 72,7 \text{ г/моль} = M(\text{Ge}) \Rightarrow \text{GeCl}_4$ - формула

соединение
Пространственная конфигурация - тетраэдр

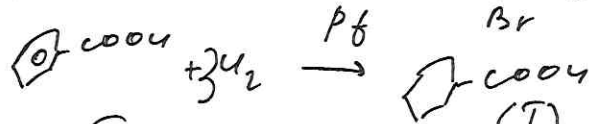
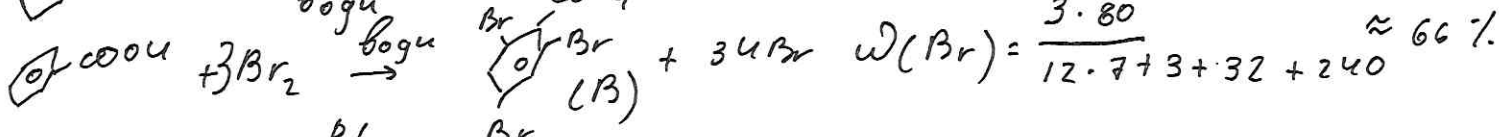
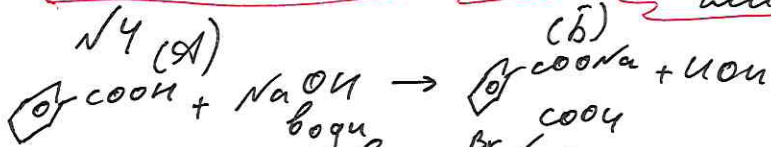


Тип гибридизации s^2p^6d

N3



N4 (A)

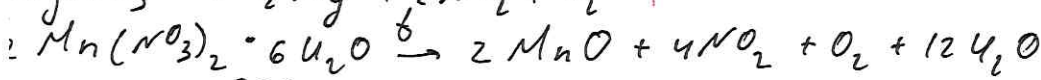
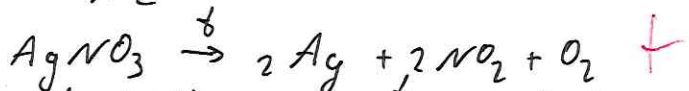


А) бензойная кислота (Г) В) - 2,4,6-трибромбензойная кислота
Б) - бензоат натрия Г) - циклогексановая кислота

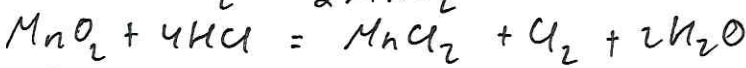
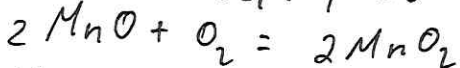
N5

1 - Вадз 40 3 - Б) 17/25 4 - Г) 4
2 - Б) 10/15 5 - В) 13/25 100

N2



$$n(Cl_2) = \frac{0,7321}{22,4 \text{ л/моль}} = 0,03 \text{ моль} - \text{жёлто-зелёный газ}$$



$$n(Mn(NO_3)_2 \cdot 6 H_2O) = n(MnO) = n(MnO_2) = n(Cl_2) = 0,03 \text{ моль}$$

$$n(Mn(NO_3)_2 \cdot 6 H_2O) = 0,03 \text{ моль} \cdot M = 0,03 \text{ моль} \cdot 287 \text{ г/моль} = 8,61 \text{ г}$$

$$m(Ag) = 12,012 - 8,612 = 3,42 = m(B)$$

А - раствор MnCl₂

Б - осадок серебра Ag

