

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 Сребнева Татьяна Сергеевна

Адрес проживания Обл. Орловская, г. Орёл, ул. Веселая
д. 28 кв. 26

Телефон 8953 443 1069

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	Эксперимент	итог
1	3	12	0	6	40	62

Класс 11

Дата 19.03.23г

(подпись участника олимпиады)

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 85-11

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 Скреднева
ИМЯ Татьяна
ОТЧЕСТВО Сергеевна

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 85-11

N1

$$M_{\text{r}} \text{ b-ba} = \frac{35,5}{0,662} = 53,62 \text{ г/моль}$$

$$M_{\text{r}} \text{ b-ba X} = 53,62 - 35,5 = 18,12 \text{ г/моль}$$

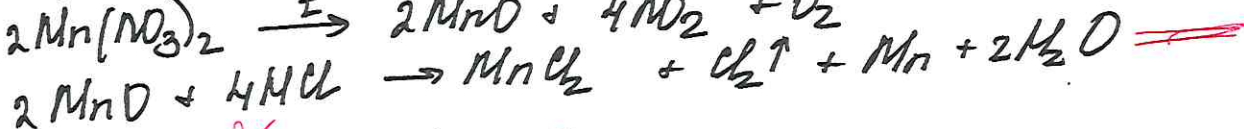
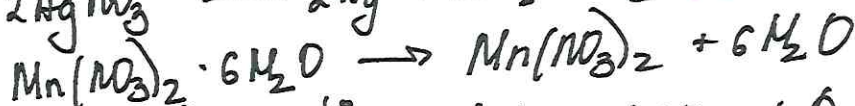
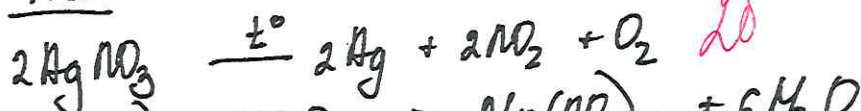
$$M_{\text{r}} (\text{Be}) = 9 \text{ г/моль} ; M_{\text{r}} 2(\text{Be}) = 2 \cdot 9 = 18 \text{ г/моль}$$

Соединение: Be_2Cl_2

Тип гибридизации: sp^3

Пространственная конфигурация: $\text{Be} - \text{Be}$
 $\text{Cl} \quad \text{Cl}$

N2



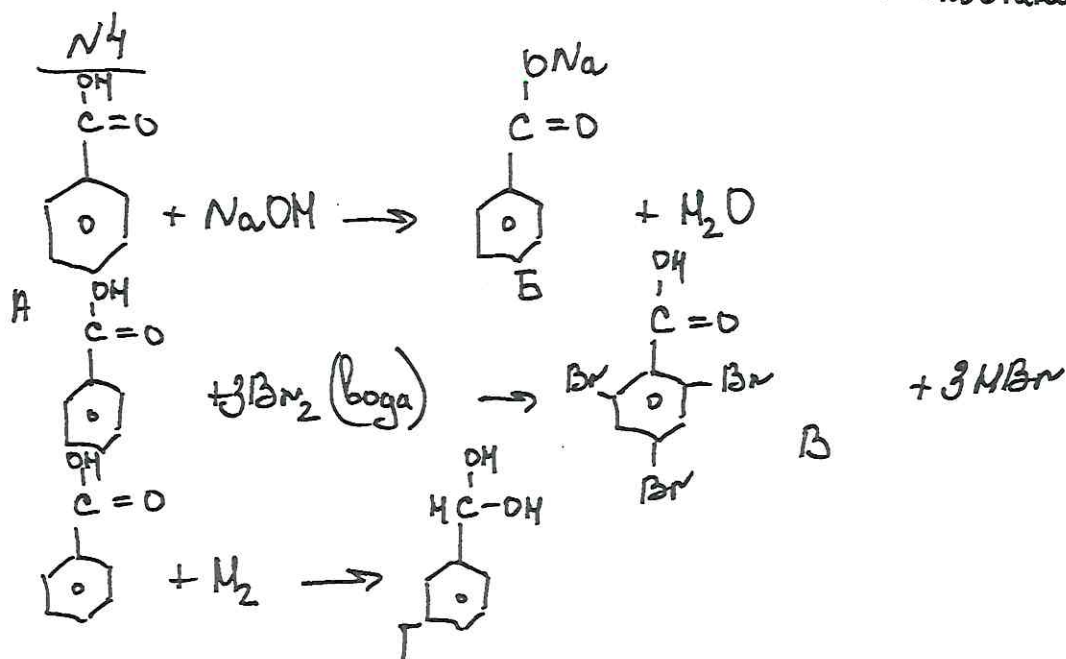
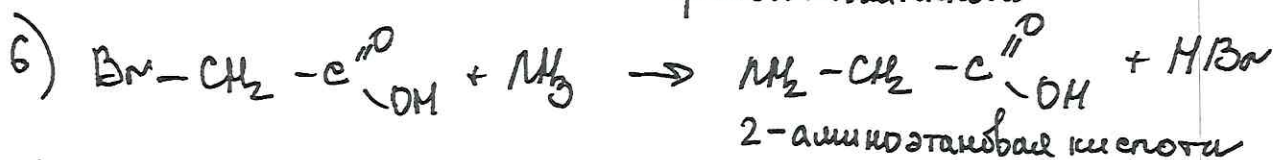
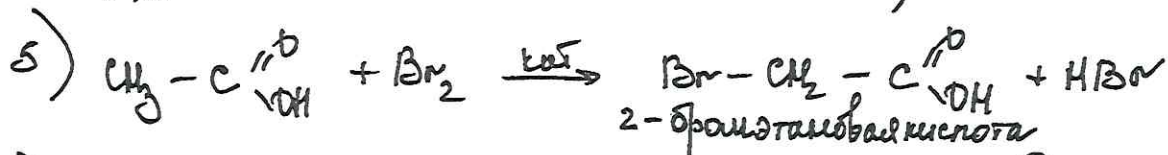
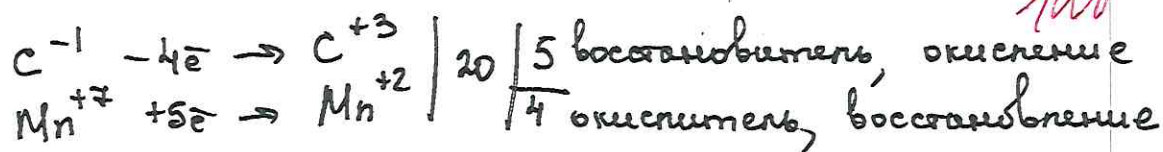
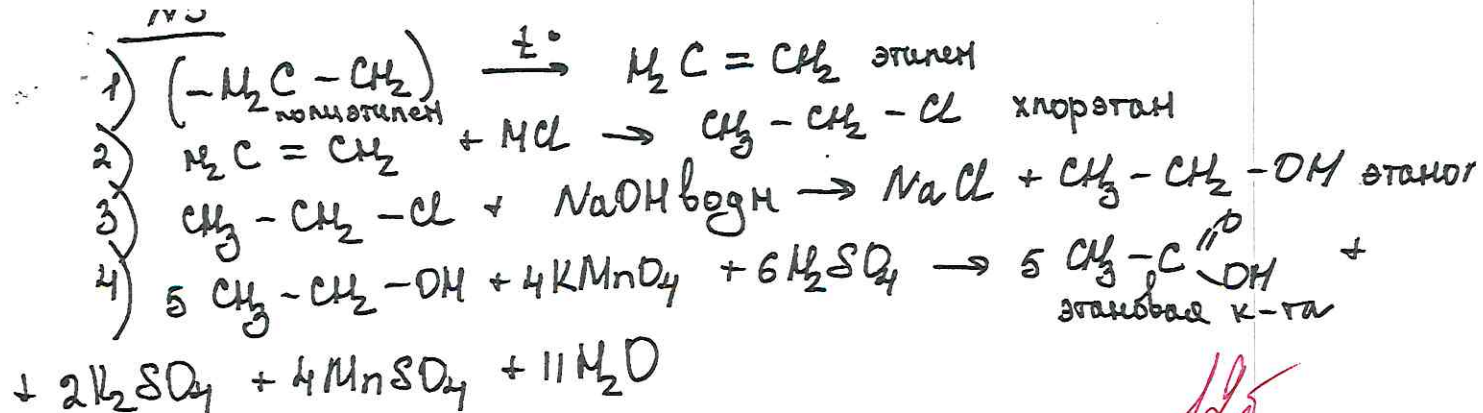
A - MnCl_2 B - Mn

$$n(\text{Cl}_2) = \frac{0,732}{22,4} = 0,033 \text{ моль}$$

$$n(\text{Mn}) = n(\text{Cl}_2) = 0,033 \text{ моль}$$

$$m(\text{Mn}) = 0,033 \cdot 55 = 1,815 \text{ г.}$$

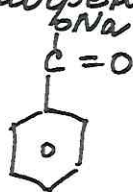
Ответ: 1,815 г.



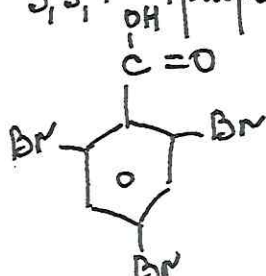
A гидроксифенилкетон



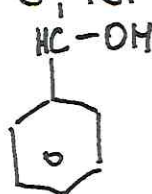
Б кетенофенолят натрия



В 3,5,7-Трибром гидроксифенилкетон

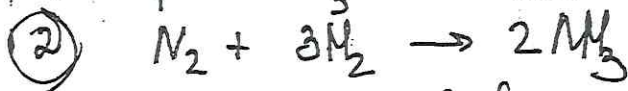


Г 1-гидрокси-2-фенилэтанол



№3

① Ответ: ВВАГ - 45



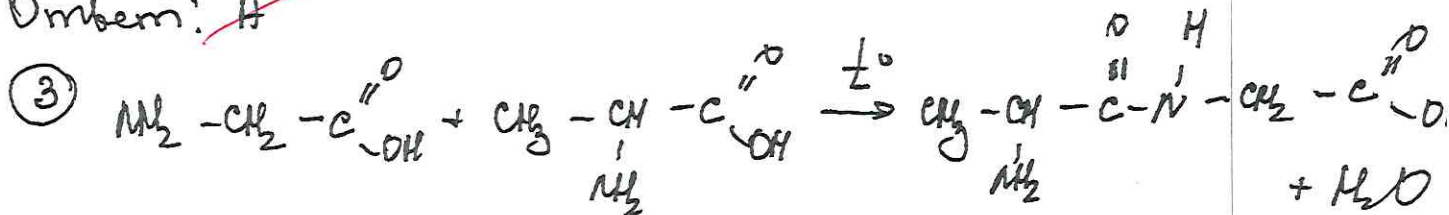
Определим какое в-во находится в избытке $1:1=1$; $3:3=1$,
значит, N_2 и H_2 находится в равном количестве

$2n(N_2) = n(NH_3) = 2 \text{ моль}$

$V(NH_3) = 2 \cdot 22,4 = 44,8 \text{ л}$

$\varphi(NH_3) = \frac{44,8}{0,18} = 8\%$

Ответ: А



$M_r(\text{глютамина}) = 146 \text{ г/моль}$

$146 \text{ г/моль} - 100\%$

$28 \text{ г/моль} - x\%$

$x = \frac{28 \cdot 100}{146} = 19\%$

Ответ: В - 20

④ Ответ: F

⑤ Ответ: А

65