



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 Соловьева Ярослава Сергеевна
Адрес проживания Тульская обл., г. Дзержинская, 930, кв. 4.
Телефон 8-953-194-55-68

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	6	Эксперимент	итог
2	0	7	5	2	0	35	51

Класс 11

Дата 14.03.2020г


(подпись участника олимпиады)

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 11-4

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 Самойлова

ИМЯ Арсенавна

ОТЧЕСТВО Сергеевна



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 11-4

$\Sigma = 16$
баллов

n1 - 2 балла

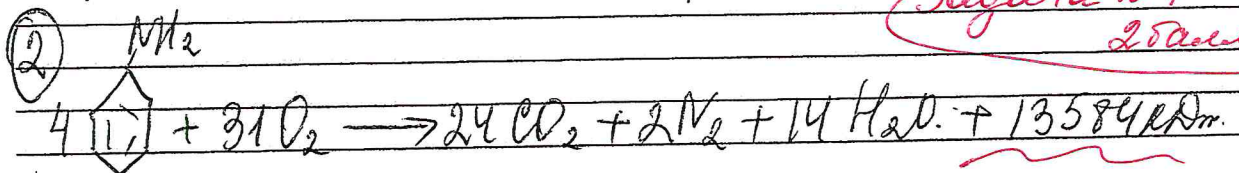
n2 - 0 баллов

n5 - 25 n6 - 0 баллов
n4 - 50.

n3 - 7 баллов

①	окислитель	восст-во	проводник	диэлектрик	неэлектропроводим.
	присоед. ввс-во	хлорид натрия	электролит	диэлектрик	водра -
	присоед. ввс-во	инерт	хлорид	диэлектрик	серебро -

Задача n1
2 балла



$t = 25^\circ\text{C}$. $V(\text{C}_2\text{H}_2) = 1 \text{ л}$.
 $n(\text{C}_2\text{H}_2) = 0,045 \text{ моль}$. *n2 - 0 баллов*

на 1 моль - 3396 кДж

на 4 моль - x кДж

$$x = 3396 \cdot 4 = 13584 \text{ кДж}$$

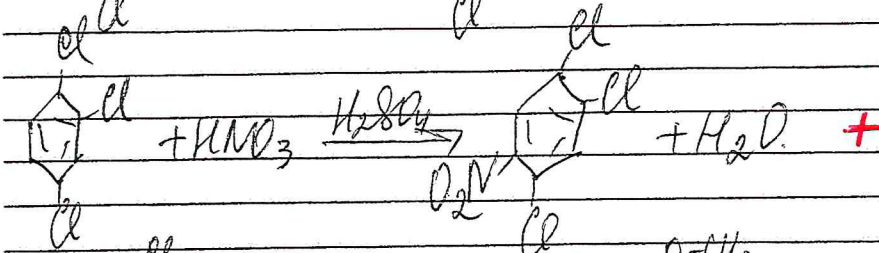
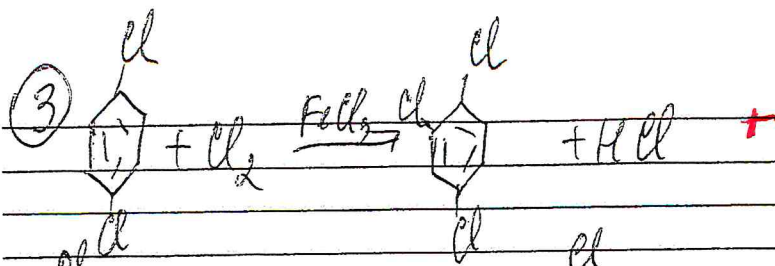
на 4 моль - 13584 кДж

на 0,045 моль - x кДж

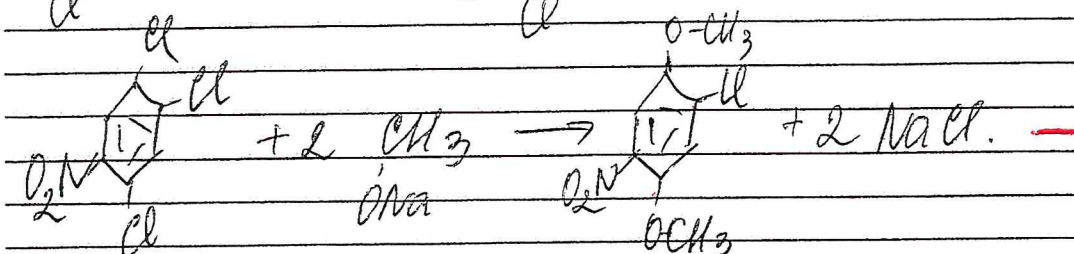
$$x = \frac{0,045 \cdot 13584}{4}$$

$$x = 152,82 \text{ кДж}$$

Ответ: 152,82 кДж



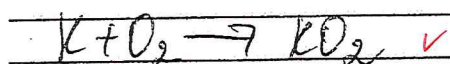
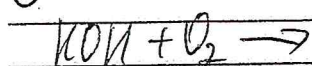
№3-7.0000



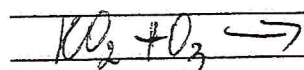
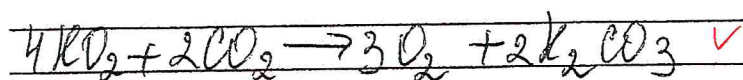
A - 1,2,4-трихлорбензол +

Б - 5-нитро-1,2,4-трихлорбензол +

В - 5-нитро-2-хлор-1,4-дихлорбензол
исходное веще-во: 1,4-дихлорбензол +



№4-55-



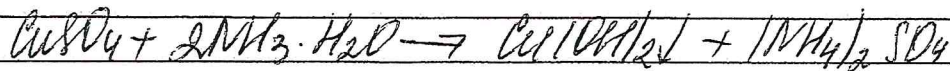
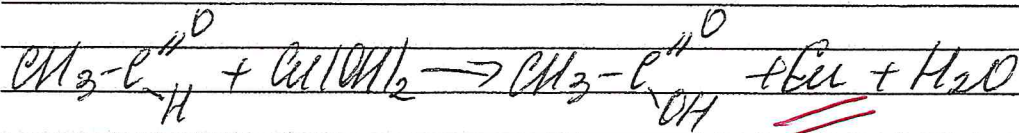
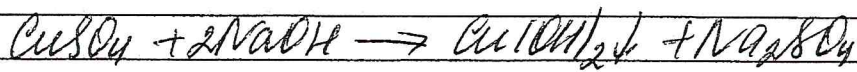
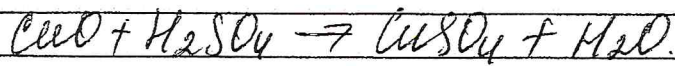
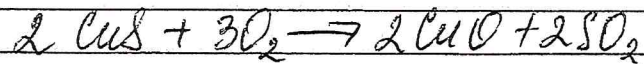
A - калий ✓

Б - гидроксид калия

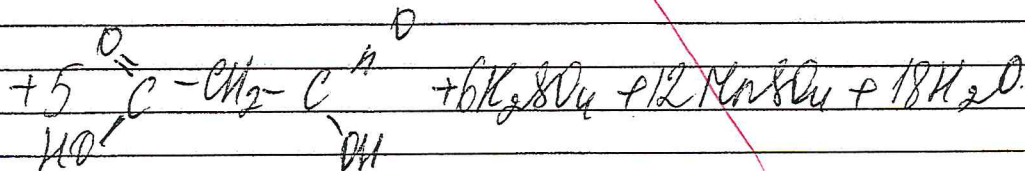
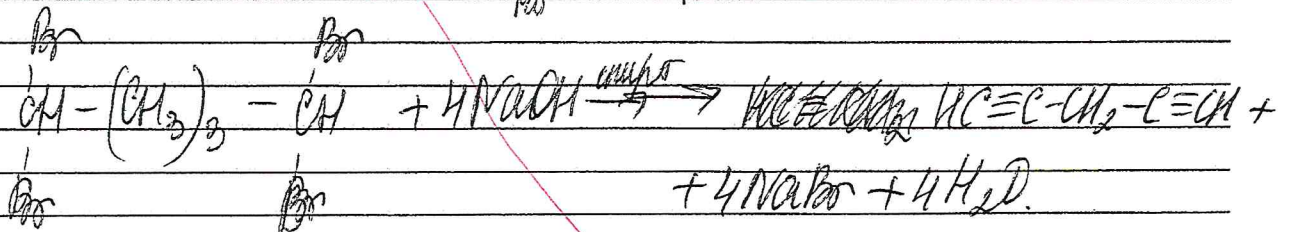
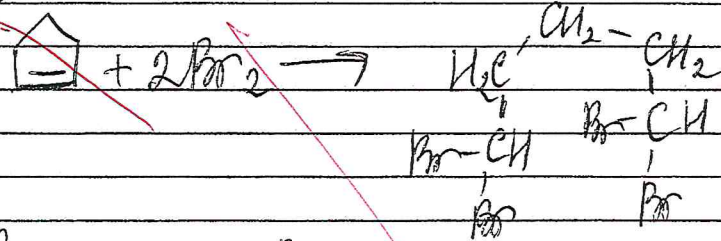
В - пероксид калия ✓

$$\textcircled{5} \text{ Cu} + \text{S} \rightarrow \text{CuS} \quad m(\text{CuS}) = 167, \quad M(\text{CuS}) = 96 \text{ г/моль}$$

$$n(\text{CuS}) = \frac{m}{M} = \frac{167}{96 \text{ г/моль}} = 1,74 \text{ моль}$$



$\textcircled{6}$



A - метилоненмен

B - 1,1,5,5-тетрабромцикlopентен

н6-0 балл