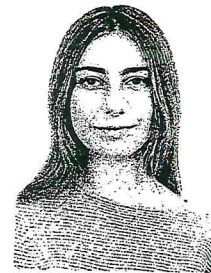




Министерство здравоохранения Российской Федерации
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования «Рязанский государственный медицинский университет
имени академика И.П. Павлова»
Министерства здравоохранения Российской Федерации
(ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России)



**ЛИСТ УЧАСТНИКА
ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНОГО ЭТАПА ОТКРЫТОЙ ОЛИМПИАДЫ
ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ**

ФИО Савельева Анастасия Александровна

Адрес проживания г. Скопин, с. Козювка, ул. Мещенко, д. 131

Телефон 8-952-124-43-04

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	6	Эксперимент	итог
2	1	7	3	3	2,5	25	43,5

Класс 11

Дата 14.03.2020

Анастасия

(подпись участника олимпиады)

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 11-58

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 Савельева
ИМЯ Анастасия
ОТЧЕСТВО Александровна



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 11-58

$\Sigma = 18,5$
баллов

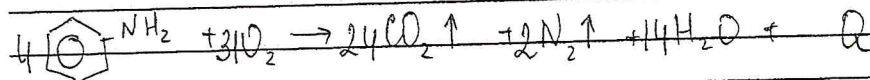
№2 - 1 балл №5 - 2,5 + 1,5
№3 - 4 балла №4 - 3,5
№1 - 2 балла №6 - 2,5 балла

Задача 1

		проводник	диэлектрик	полупроводник
Бинарное в-во	H_2O	—	$NaCl$ +	ZnO —
простое в-во	Si	+	Cl_2 —	S —

Задача №1
2 балла

Задача 2.



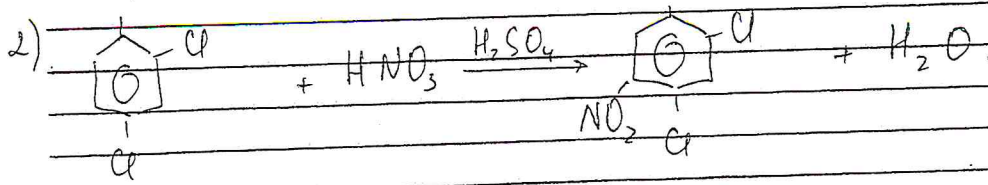
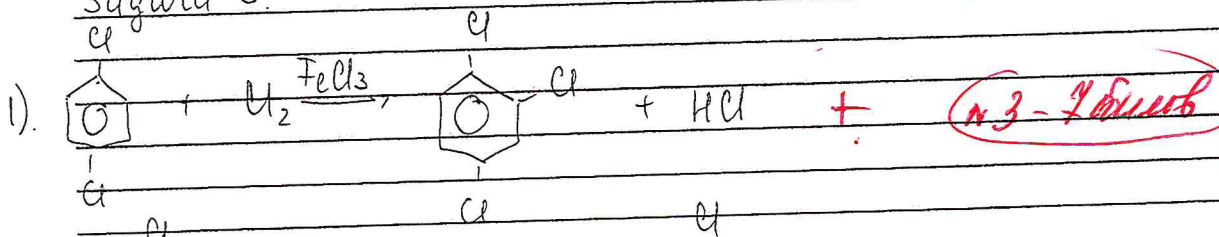
№2 :
1 балл

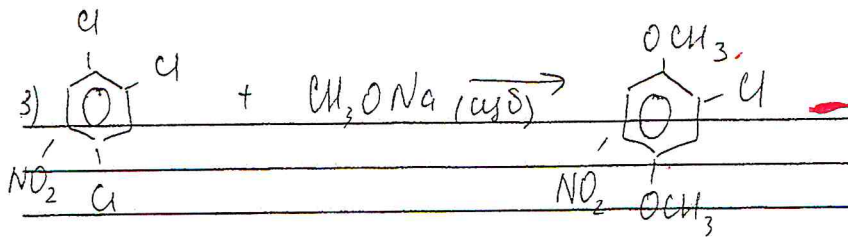
т.к. теплота сгорания анилина 3396 кДж - 1 моль, то
x 4 моль

$$x = \frac{3396 \cdot 4}{1} = 13584 \text{ кДж}$$

Ответ: 13584 кДж.

Задача 3.





Исх. Вещ-во пара-дихлорбензол. +

Вещ-во А - Clc1cc(Cl)cc(Cl)cc1 1,2,4-трихлорбензол. +

Вещ-во Б Clc1cc(Cl)cc([N+](=O)[O-])cc1 1,2,4-трихлор-5-нитробензол. +

Вещ-во В COc1cc(Cl)cc([N+](=O)[O-])cc1OC -

Задача 4.

Вещества: А - К ✓

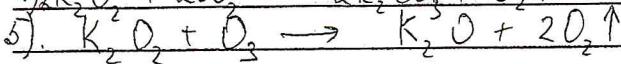
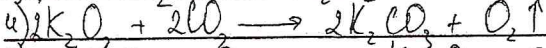
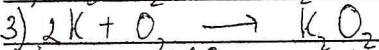
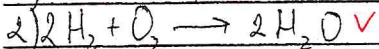
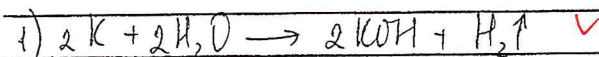
Б - KOH

В - K_2O_2

Г - K_2O

Д - H_2O . ✓

№ 40



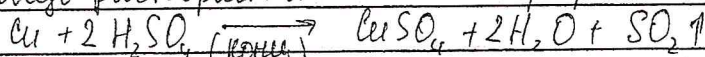
Задача 5.

Исходный ме Cu (медь): $\text{Cu} + \text{S} \xrightarrow{+ \text{то}} \text{CuS} \downarrow$

Сульфид меди II - осадок черного цвета.

При окислительном обжиге меди: $\text{CuS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{SO}_2$

Медь растворяется в концентрированной серной кислоте.

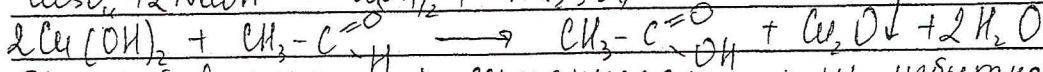
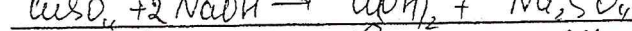
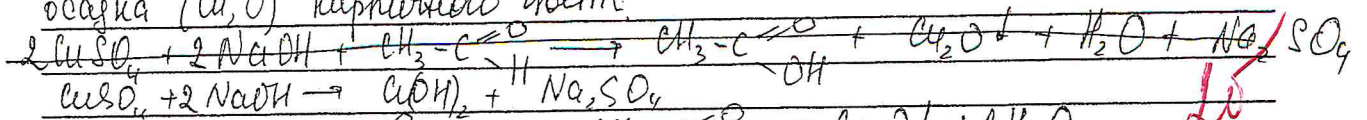


При добавлении к полученному сернокислому раствору


гидроксида натрия (NaOH) и уксусного альдегида ($\text{CH}_3\text{-C}(=\text{O})\text{H}$)

образуют медь прореагирует с гидроксидом натрия с образованием гидроксида меди II, который вступит в реакцию с

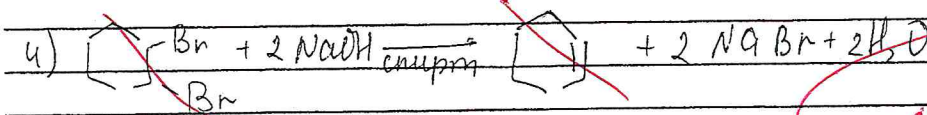
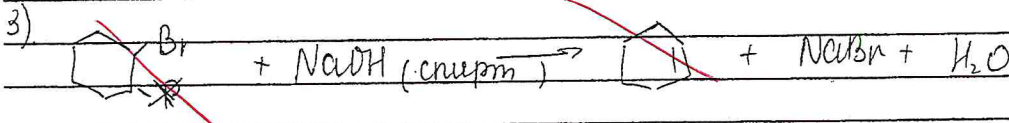
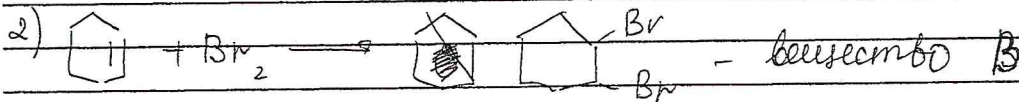
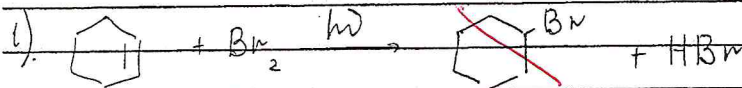
уксусным альдегидом с борным уксусной кислоты 4
осадка (Cu₂O) кирпичного цвета.



при добавлении к сернокислоту р-ру избытка р-ра аммиака,
обр-ся ярко-синий Cu(OH)₂: $\text{CuSO}_4 + 2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{Cu(OH)}_2 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$,
который реагирует с избытком

Задача 6. Исходное вещ-во  - циклогексен

3 балла



по 2,5 балла

Вещ-во Г - циклогексен

