



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 Амаришаква Елена Андреевна
Адрес проживания Московская обл., г. Красногорск, ул. Корнеева, д. 9, кв. 57
Телефон 8-985-944-14-89

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	6	Эксперимент	итог
1	1	3	3	3	0	39	50

Класс 11

Дата 14.03.2020

(подпись участника олимпиады)

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 11-82

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 Амурская
ИМЯ Виктор
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 11-82

 = 11
баллов

Задача n 1 - 1 балл
n 4 - 3 балла

n 2 - 1 балл

n 3 - 3 балла

n 6 - 0,5
n 5 - 3,5

Задача 1.

а) проводник электрического тока:

1) бинарное вещество - NaCl -

2) простое вещество - Cu +

б) диэлектрик:

1) -

2) -

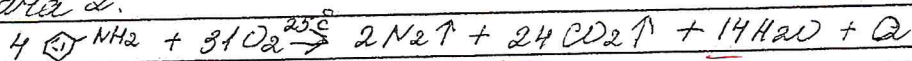
в) полупроводник:

1) KOH -

2) Br₂ -

Задача n 1
1 балл

Задача 2.



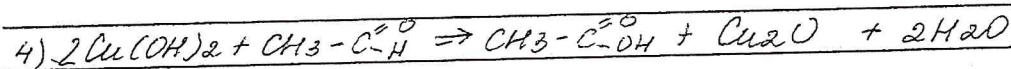
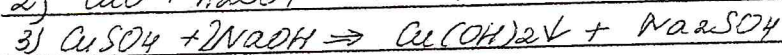
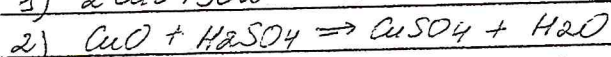
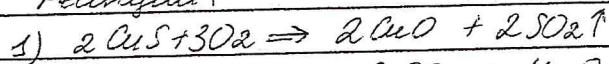
14 моль - 3396 кДж

4 моль - 13,584 кДж Ответ: 13,584 кДж

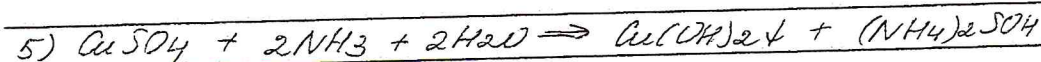
Задача n 2 - 1 балл

Задача 5.

Реакции:



3,5



Вещества:

металл - Cu;

сульфид - CuS;

твердое термически устойчивое - CuO;

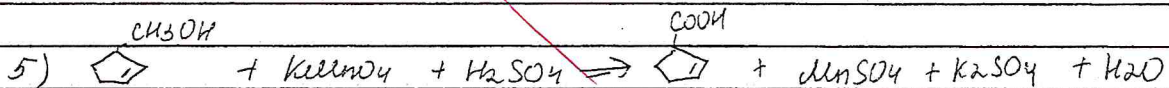
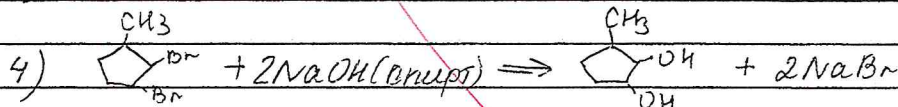
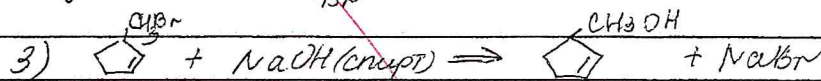
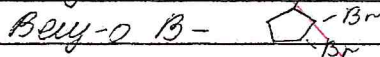
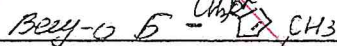
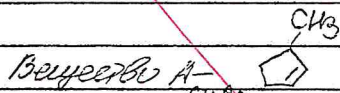
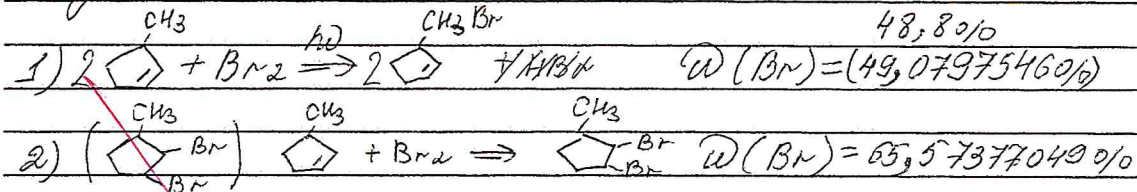
Cu₂O - оксид кирпичного цвета;

Cu(OH)₂ - оксид синего цвета

$$n(\text{CuS}) = \frac{m}{M} = \frac{16}{96} = 0,17 \text{ моль}$$

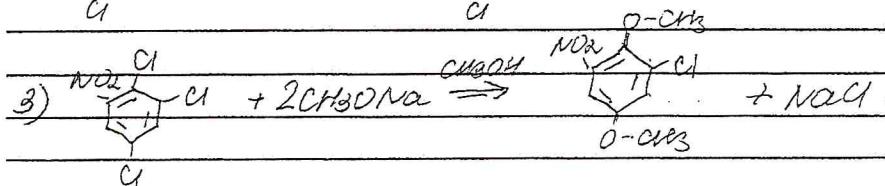
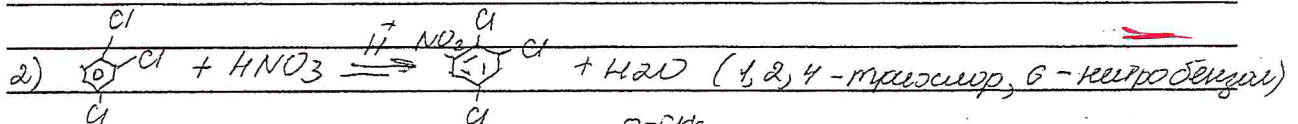
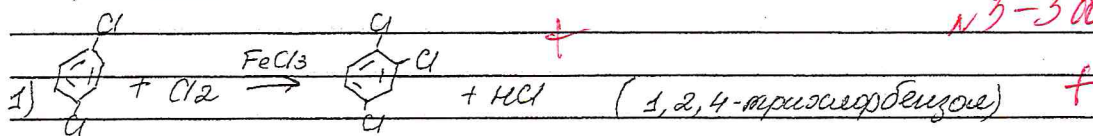
$$n(\text{CuO}) = \frac{16}{80} = 0,2 \text{ моль}$$

Задача 6.



№6 - ДАДАЕВ

Задача 3.

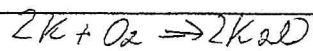


№3 - ЗОЛД

Задача 4.

1) Пропишите реакцию: К. ; Б: H_2 ; В: K_2O

2) $2K + 2H_2O \rightarrow 2KOH + H_2 \uparrow$



№4-35.