



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 Горохов Александр Сергеевич

Адрес проживания Р.п. Михайловский, г. Михайлов, ул. Клар

Телефон 8-930-876-58-19

г. 2016

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	6	Эксперимент	итог
2	0	4	5	4	5	30	50

Класс 10

Дата 14.03.20

(подпись участника олимпиады)

# ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 10-18

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 Горохов

ИМЯ Александр

ОТЧЕСТВО Сергеевич



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 10-18

*Задача №3 - 4б*

*№2 - 0 баллов*

*№5 - 4б  
№6 - 5 баллов  
№4 - 5б.*

*Задача 1*

	проводник	диэлектрик	полупроводник	
бихалное в-во	$H_2O$ -	$FeF_3$ +	$Li_2O$ -	<i>Задача №1 25 баллов</i>
простое в-во	$Si$ +	$Al$ -	$Be$ -	

*Задача 2*

*Дано:*  
 $R_k = 3396 \text{ кОм/мощь}$   
 $P = 3,18 \text{ ватт}$   
 $V = 1 \text{ м}$   
 $Q = ?$

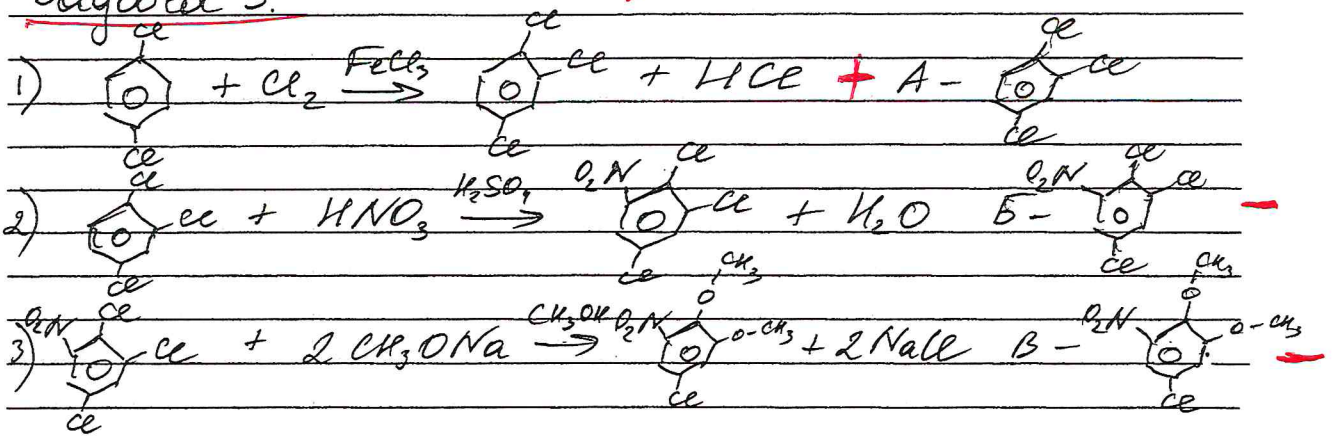
*Решение:*

*№2 - 0 баллов*



Задача 3-45.

Задача 3.



Исходное в-во - 1,4-дихлорбензол +

А - 1,2,4-трихлорбензол +

Б - 1,2,4-трихлор-6-нитробензол

В - 4-хлор-6-нитродиметилдиметилэтер-1,

Задача 4.

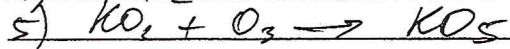
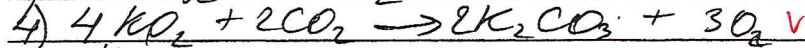
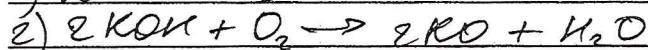
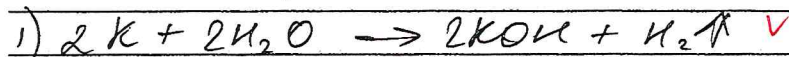
А - К - калий ✓

Б - КОК - пероксид калия

В - КО<sub>2</sub> - надпероксид калия ✓

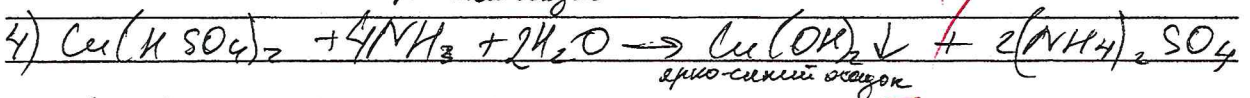
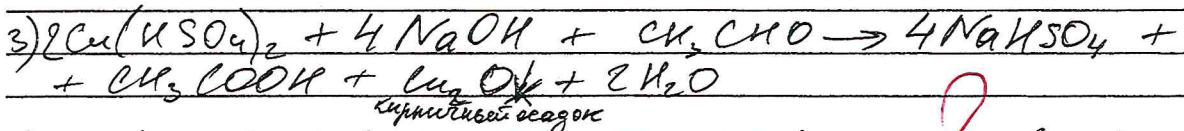
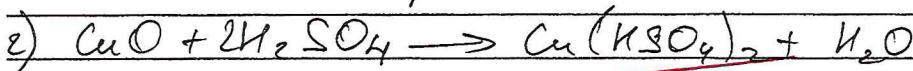
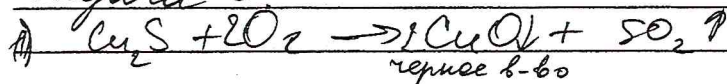
Г - КО<sub>3</sub> - наднадпероксид калия

Д - КО - оксид калия - Т



45-

Задача 5.



$m(Cu_2S) = 162$

$V(Cu_2O) = 2V(Cu_2S) = \frac{2 \cdot 162}{1604/моль} = 0,2 моль$

$m(Cu_2O) = 802/моль \cdot 0,2 моль = 162$

$m(Cu_2S) = m(Cu_2O) = 162$

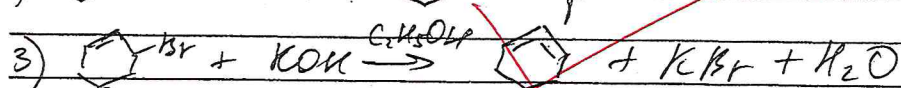
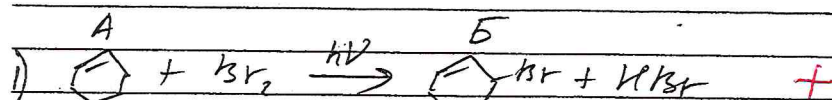
Задача 6.

A -  $C_6H_{10}$  - циклогексен

Б -  $C_6H_9Br$  - 3-бромциклогексен - 1

В -  $C_6H_9Br_2$  - 1,2-дибромциклогексен

Г -  $C_6H_8$  - циклогексадиен - 1,2



N6-5  
дано