



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 Зубков Антон Витальевич
Адрес проживания г. Рязань, ул. Крутская, д. 16, кв. 43
Телефон 8(910) 509489-78

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	6	Эксперимент	итог
2	0	4	0	5	0	33	44

Класс 11

Дата 14.05.2020

[Signature]
(подпись участника олимпиады)

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 11-79

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 Зудков

ИМЯ Антон

ОТЧЕСТВО Витальевич



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 1-1-79

$\Sigma = 11$
баллов

Задача №1 2 балла
№4 - нет реш.

№6 - 0 баллов
№3 - 4 балла

№2 - 6 баллов
№5 - 58

№5) $11\text{Cu}_2\text{S} + 2\text{O}_2 \rightarrow 22\text{CuO} + \text{SO}_2$
 $m(\text{Cu}_2\text{S}) = 162$; $m(\text{CuO}) = 162$ (по закону сохранения массы). $\nu(\text{Cu}_2\text{S}) = \frac{16}{162} = 0,1$ моль,
 $\nu(\text{Cu}_2\text{S}) : \nu(\text{CuO}) = 1 : 2 \Rightarrow \nu(\text{CuO}) = 0,1 \cdot 2 = 0,2$ моль; $m(\text{CuO}) = 0,2 \cdot 80 = 162$
(по ср-ю р-ции) \Rightarrow сравнение составлено верно 58
2) $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
3) $\text{CuSO}_4 + \text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{H})=\text{C}(\text{H})_2 + 3\text{NaOH} \rightarrow \text{Cu} + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_3\text{C}-\text{C}(\text{H})=\text{C}(\text{H})_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
4) $\text{CuSO}_4 + 2\text{NH}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$; Cu_2S - чёрный; CuO - чёрный;
 CuSO_4 - голубой; $\text{Cu}(\text{OH})_2$ - ярко-синий
№1) а) Проводники: Бинарное - H_2O ; простое в-во - Fe; б) Диэлектрики:
Бинарное - O_2 , простое - P; в) полупроводники: Бинарное - I_2 ,
Простое - C +
(Задача №1 - 2 балла)

№3) 1) +
2) +
3) -
А - (1,4,5-хлорбензол); Б - (1,4,5-хлор-2-нитробензол)
В -

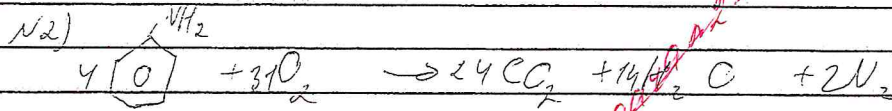
$$N6) \frac{\omega(M_{\text{н}} \text{ в } B)}{\omega(M_{\text{н}} \text{ в } B)} = 1,3306 \cdot C_n H_n N_n - \text{формула в-ва } B,$$

$$C_n H_{2n-2} N_{n/2} - \text{формула в-ва } B, \text{ тогда } m(\text{в-ва } B) = 12n + n + 80n = 93n,$$

$$\omega(M_{\text{н}} \text{ в } B) = \frac{80n}{93n} = 86,0215\%, \quad \omega(M_{\text{н}} \text{ в } B) = 86,0215 : 1,3306 = 64,645654\%,$$

$$64,645654 = \frac{80 \cdot 100}{12n + 2n + 2 \cdot 160} \cdot 14n + 158 = 2,4749161, \quad 14n = -155,5, \quad n =$$

N6 - Oddalov



$pV = QRT$

гидролиз - Oddalov