

1



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 Буличкова Кристина Витальевна

Адрес проживания гор. Рязань, ул. Кольцова, д. 2,
 кв. 3

Телефон 929-065-55-95

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	Эксперимент	итог
3	4	0	0	0	33	40

Класс 10

Дата 14.03.2021

С.Н.
 (подпись участника олимпиады)



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)

ОТКРЫТАЯ ОЛИМПИАДА ПО ХИМИИ
(экспериментальный тур)
14 марта 2021 года

Ф.И.О. участника, класс Булакова Кристина Витальевна

Общие замечания

1. У Вас есть 15 минут на выполнение экспериментальной работы и заполнение листов ответов. За 3 минуты до окончания экспериментального тура Вы будете об этом предупреждены. Вы должны будете закончить работу немедленно после команды «СТОП!» и передать Листы ответов преподавателю.
2. В течение всего практического тура Вы должны носить лабораторный халат.
3. У каждого участника будет свой набор посуды. При этом реактивы будут общими для всех участников. Просьба иметь это в виду.
4. Осторожно обращайтесь с растворами кислот!
5. Отработанные растворы сливайте в раковины.
6. Выполняя задачу, не создавайте помех другим участникам Олимпиады. Содержите свое рабочее место в порядке.

ЗАДАНИЕ № ____

1. Отгадать вещество по приведенному описанию.
2. Идентифицировать выданное соединение, проведя качественные реакции на катион и анион.
3. Записать в бланке уравнения соответствующих реакций и аналитический эффект.

Анион	Уравнение реакции
HSO_4^{2-}	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{HCl}$ оба ок белые цвета.
H^+	H_2SO_4 качественная реакция на кислоту дает индикаторная бумага меняет цвет становясь красной

Суммарное количество баллов:	33	Проверил:	<i>Лен</i>
------------------------------	----	-----------	------------

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

шифр № 10-295

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 Буракова ?
Имя Кристина
Отчество Витальевича

10

2 = 7 баллов



- 1) 3 балла
3) - 0 баллов
5) 0 баллов

14 баллов
x 2-Часть

Министерство здравоохранения Российской Федерации

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Рязанский государственный медицинский университет

имени академика И.П. Павлова»

Министерства здравоохранения Российской Федерации

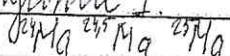
(ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России)

БЛАНК ОТВЕТОВ ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНОГО (ОЧНОГО) ЭТАПА ОТКРЫТОЙ ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ

ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 10-25

Задание 1.



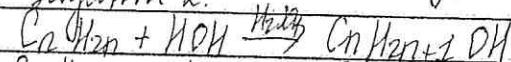
мольная доля Mg^{24} = 11,01 %

$\text{Ar}(\text{Mg}^{24}) = 24,4853/2 \approx 24,5$

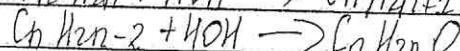
Комп. нейтр. $\text{Mg} = 24 - 12 = 12 \cdot \text{Mg}^{24} = 12,5 \cdot \text{Mg}^{25} = 13$

Ионизация - это потеря с одинаковым количеством протонов из ядерных количеством нейтронов в ядре. Ионизирующие отрицательные композиции нейтронов в ядре.

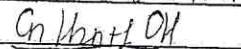
Задание 2.



C_nH_{2n} - алиф.



$\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ - алиф.



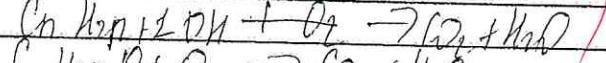
$$\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O} = 2$$

$$\frac{14n+18}{14n+16} = 2$$

$$214n + 18 = 14n + 16$$

$$28n + 32 = 14n + 16$$

$$14n = -44n$$



Задание 4

$$2\text{H}_2\text{O}_2 = \frac{43,5}{22,4} = 1,9 \text{ мол}$$

0 баллов

5) нет отвеча

3) нет ответа

Задание 5

