



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 Жирисова Валерия Игоревна

Адрес проживания Тензеньская обл., г.р. Каленка,
ул. Малая трудовая, д. 11.

Телефон 965-635-62-51

Результаты заключительного этапа

| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | Эксперимент | итог |
|---|---|---|---|---|-------------|------|
| 3 | 0 | 5 | 0 | 0 | 33 | 41 |

Класс 11

Дата 14.03.2021

А.И.Жирисова
(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 Журикова Валерия Игоревна, 11

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 № 137

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 |
|-----------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <u>Cl</u> | $2AgNO_3 + \cancel{BaCl_2} \rightarrow \cancel{Ba(NO_3)_2} + 2AgCl \downarrow$ <p style="text-align: right;"><small>белый осадок</small></p> |
| Катион | Уравнение реакции |
| <u>Zn</u> | $\cancel{Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2 \uparrow}$ $Zn + 2NaOH \rightarrow \cancel{Zn(OH)_2} + 2NaCl$ <p style="text-align: right;"><small>белый осадок</small></p> |

| | | | |
|------------------------------|------------|-----------|------------|
| Суммарное количество баллов: | <u>338</u> | Проверил: | <u>Маш</u> |
|------------------------------|------------|-----------|------------|

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 44-54

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 Журикова
ИМЯ Валерия
ОТЧЕСТВО Игоревна

Задача 2-0
3 - 5 баллов
4 - 0 баллов
5 - 0 баллов
№1 - 3 балла



Σ = 8 баллов

Министерство здравоохранения Российской Федерации

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Рязанский государственный медицинский университет
имени академика И.П. Павлова»

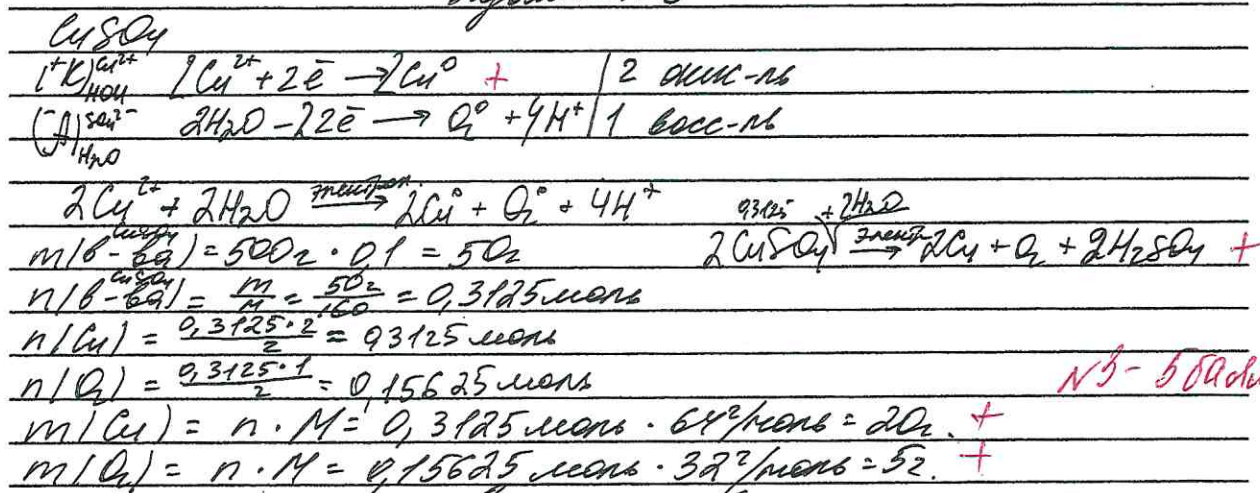
Министерства здравоохранения Российской Федерации
(ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России)

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

ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

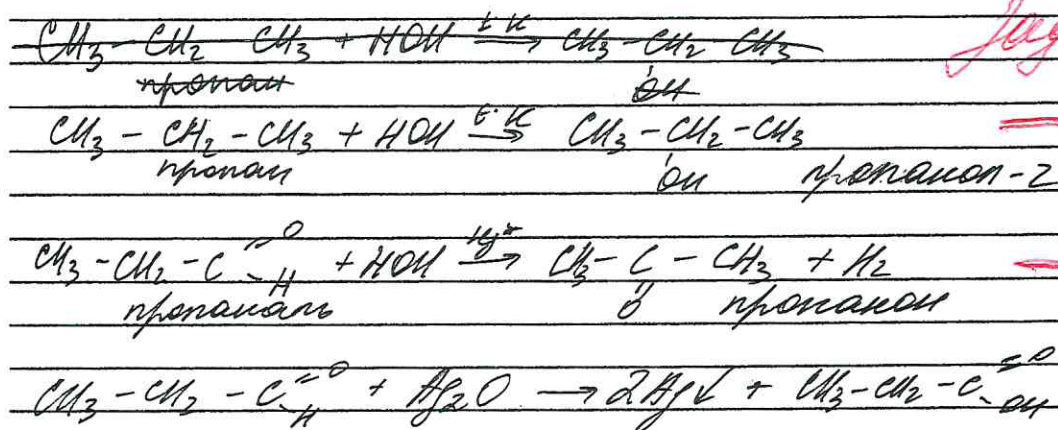
Шифр участника 11-54

Задача №3



№3 - 5 баллов

Задача №2



Задача №2-05

Задача №1

Укажите по 1 элементу с наименьшей и наибольшей относительной атомной массой.

№5 - нет ответа

А 4 - мембрана

и софете их в чашке

Углерод моноксид аттакует атомный кислород
Углерод моноксид относительная ат. масса $\approx 28,01$
 $(\text{C}^{12}/\text{O}^{16}) = 12,01 \text{ ат.} (100\% - 16,00\% - 10,00\%)$

25

Вариант 4

