

3



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 Буднова Анастасия Ивановна

Адрес проживания г. Тамбов, ул. Карла Маркса,  
д. 1485, кв 59

Телефон 8-910-454-43-18

**Результаты заключительного этапа**

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

Класс 10

Дата 14.03.21г.

(Подпись)

(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

*Бубнова Анастасия Ивановна, 10*

### 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 № 67

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
$\text{Cl}^-$	$\text{AgNO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{AgCl} \downarrow + \text{HNO}_3$ <i>Белый осадок</i>
Катион	Уравнение реакции
$\text{Al}^{3+}$	$\text{AlCl}_3 + 3\text{NaOH} \rightarrow \text{Al(OH)}_3 \downarrow + 3\text{NaCl}$ <i>Белый студенистый осадок</i>

Суммарное количество баллов:	<i>33</i>	Проверил:	<i>[Подпись]</i>
------------------------------	-----------	-----------	------------------

# ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 10-19

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 Будилова  
ИМЯ Анастасия  
ОТЧЕСТВО Ивановна

10 класс



3) - 2 балла  
1) 4 балла  
5) 0 баллов  
пч - 0 баллов  
п2 - 1 балл

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 10-19

Days :

Теменине:

$^{24}\text{Mg}$ ,  $^{25}\text{Mg}$ ,  $^{26}\text{Mg}$

$$W(24Mg) = 78,95\%$$

W (25 Mg) : ~~24,93554~~ 10%

расход аккумуляторов

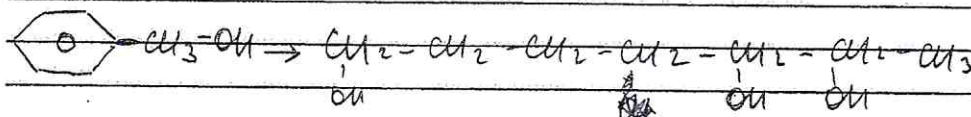
Премь X. —

24,312 = 98,99\% \cdot 23,98504 + 24,985584 \cdot 10\% + x \cdot 11,01\%

$$24,312 = 18,945,783 + 2,498,554 + x \cdot 11,01\%$$
$$24,312 - 18,945.782 - 2,49.85584 = X \cdot 11.01\%$$
$$2,8676586 = x \cdot 11,01\%$$
$$X^2 = 2,8676586 / 11011$$
$$x = 26.04594$$

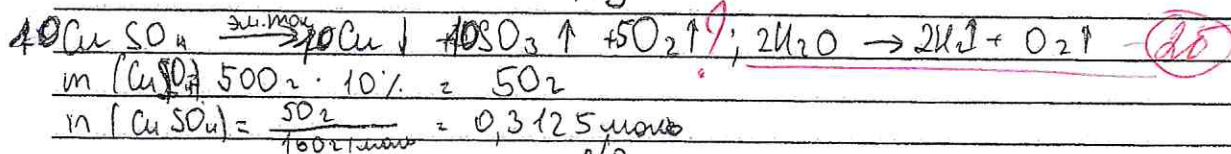
Пласти образцов, относительная атомная масса равна 26,04594,  
массовое число 26

Amber: 26, 26, 04594 ~~at~~ a.e.m.

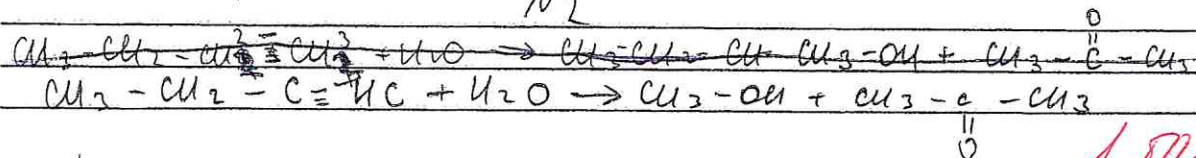
 $\sqrt{5}$ 

Оддаки

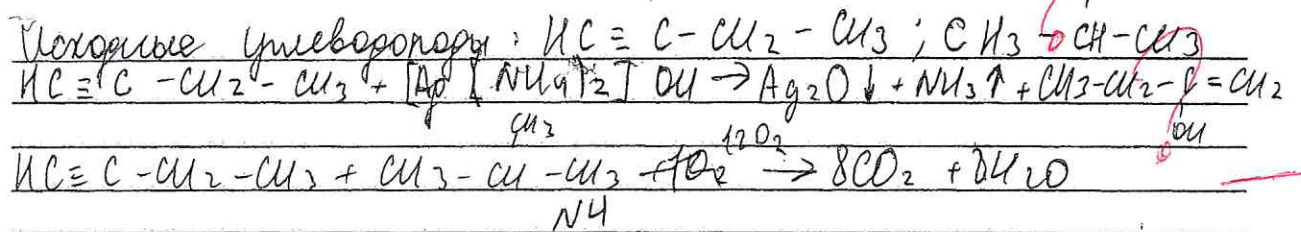
N3



N2



10000



Одно из веществ, полученное в растворе -  $\text{Fe}(\text{OH})_2$

п 4 - нет ответа