

2



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 Топчук Мария Леонидовна

Адрес проживания г. Серпухов, Московское шоссе, д 53 кв 334

Телефон 916-324-69-66

Результаты заключительного этапа

1	2	3	4	5	Эксперимент	итог
1	3	0	1	0	36	41

Класс 10

Дата 14.03.2021


 (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 *Токчук Мария Леонидовна, 10*

Общие замечания

1. У Вас есть 15минут 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
CH_3COO^-	$\text{CH}_3-\text{C}(=\text{O})\text{O}^- + \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow[\text{при нагревании}]{\text{в ёмкостях}} \text{CH}_3-\text{C}(=\text{O})\text{OH} + \text{HSO}_3^-$
Катион	Уравнение реакции
Pb^{2+}	$\text{Pb}^{2+} + 2\text{K}^+ \rightarrow \text{K}_2[\text{Pb}(\text{I})_2]$

Суммарное количество баллов:	<i>368</i>	Проверил:	<i>Мир</i>
------------------------------	------------	-----------	------------

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

ШИФР № 10-13

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 Тихонов
Имя Дария
Отчество Антоновна

10

$\sum = 5$ баллов



N4 - 1 балл
N3 - 0 баллов
N1 - 2 балла
N5 - 0 баллов

N2 - 3 балла

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 10-23

1. Так это число - то она 100%

Найдём мольную долю неизвестного изотопа

$$100\% - 72,89\% = 100,00\% - 11,01\%$$

Пусть неизвестный изотоп это X

$$0,23,78584 \cdot 87,89\% + 0,76,21\% \cdot 11,01\% = 10,809$$

$$x = 11,01$$

$$x = 11,01$$

$$x = 3$$

$$x = 24,433978$$

$$\Rightarrow M_x = 28$$

$$x = 28$$

Массовое число 28, оно имеет массу 24,433978

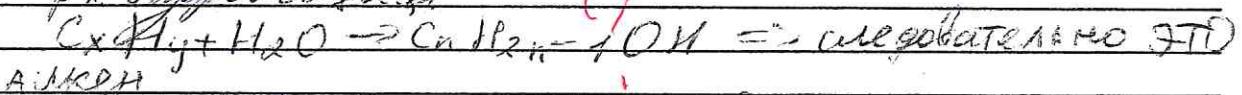
Обратите внимание что это не атомный вес

Изотопы - это различные 6-6a, но разные отдельные

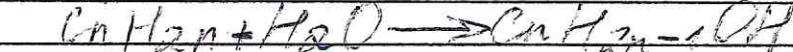
классы

2. Учимся писать - это значит есть II-связи

то есть

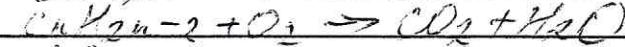
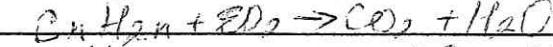
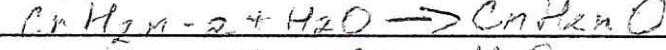


акции



$C_6H_{12}n + H_2O \rightarrow C_6H_{12}nO \Rightarrow$ это будет только кр.

диспропорционально > 2

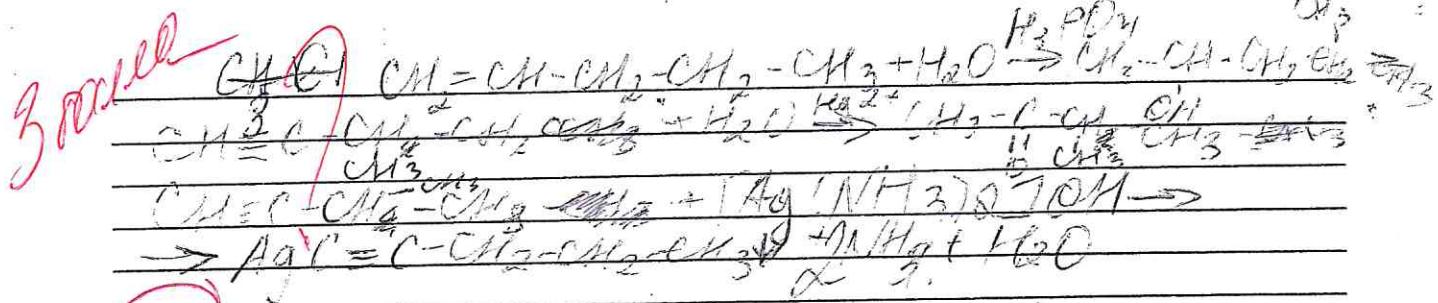


$$M_{Ce_2(CO_3)_3} = 100g - 24,43 = 72,43g$$

и будем получать 24,43 грамма равно $72,43 : 2 = 36,365$

или же $36,365 \cdot 6,67 = 24,43$

$$14n = 66 \quad n = 5 \quad 40$$



N₃ Дано:

$$m_{\text{запасов}} = 50 \text{ г}$$

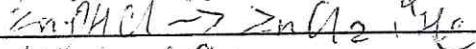
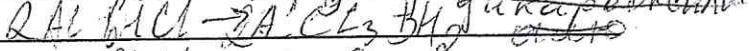
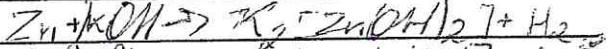
$$\tau_{\text{р.} \text{H}_2} = 43,5 \text{ л}$$

$$\tau_{\text{р.} (\text{H}_2)} = 5,44 \text{ л}$$

X

Решение:

D₃2 неманит 61,1 г/л



$$n(\text{H}_2) = 1,0 \text{ моль}$$

$$n_1(\text{H}_2) = 0,3 \text{ моль}$$

$$1 \text{ л} = n_2 = 0,3$$

$$n_2 = 0,3$$

$$x + y = 2,0 \text{ моль}$$

$$2y + 0,5y = 50 \text{ г}$$

$$x = 2,2 - y$$

$$x = 5,9, y = 2 + y = 6,5 \text{ г}$$

ответ

K₂[Al(OH)₄] - это водородо-
диссоциирующая соль

Б) Применение кинесиса ионов

N₃ Дано:

$$m(\text{CuSO}_4) = 500 \text{ г}$$

$$w(\text{CuSO}_4) = 10\% = 0,1 \text{ кг}$$

$$t = 15\%$$

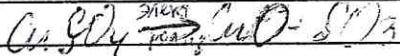
$$P_{\text{транс}} = 2 \text{ А}$$

$$F = 9,6485 \text{ А} \cdot \text{моль}^{-1}$$

решение

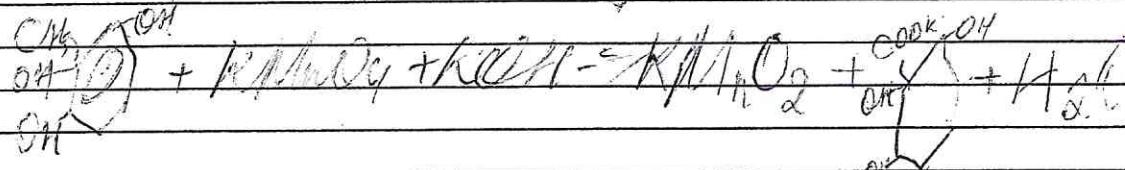
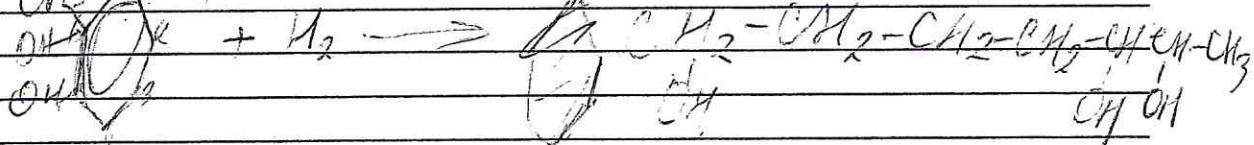
$$m(\text{CuSO}_4) = 500 \cdot 0,1 = 50 \text{ г}$$

$$n(\text{CuSO}_4) = 50 \text{ г} / 160 \text{ г/моль} = 0,3125 \text{ моль}$$



Ответ

N₅ Дано: K⁺ OH⁻



Ответ