

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

Всероссийская олимпиада школьников

Муниципальный этап

Заполняется ПЕЧАТНЫМИ БУКВАМИ чернилами черного или синего цвета по образцам:

А	Б	В	Г	Д	Е	Ж	З	И	К	Л	М	Н	О	П	Р	С	Т	У	Ф	Х	Ц	Ч	Ш	Щ	Ъ	Ы	Ь	Э	Ю	Я	а	б	в	г	д	е	ж	з	и	к	л	м	н	о	п	р	с	т	у	ф	х	ц	ч	ш	щ	ъ	ы	ь	э	ю	я	.	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	.
А	В	С	Д	Е	Г	Ж	З	И	К	Л	М	Н	О	П	Р	С	Т	У	Ф	Х	Ц	Ч	Ш	Щ	Ъ	Ы	Ь	Э	Ю	Я	а	б	в	г	д	е	ж	з	и	к	л	м	н	о	п	р	с	т	у	ф	х	ц	ч	ш	щ	ъ	ы	ь	э	ю	я	.	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	.

ПРЕДМЕТ ХИМИЯ КЛАСС 8А

ДАТА 28 . 11 . 2022

ШИФР УЧАСТНИКА

1 2 А 0 0 1 Х И М И Я 8 - 0 2

ФАМИЛИЯ Воробей
 ИМЯ Илья
 ОТЧЕСТВО АЛЕКСЕЕВИЧ

Документ, удостоверяющий личность
 свидетельство о рождении паспорт гражданство
 серия 0822 номер 492149 иное

Дата рождения 25 . 03 . 2008

Домашний телефон участника +7 9098481232

Мобильный телефон участника +7

Электронный адрес участника i.a.vorobey11@mail.ru

Муниципалитет район ИМЕНИ ЛАЗО

Сокращенное наименование образовательной организации (школы)
МБОУ СОШ №1

Сведения о педагогах-наставниках
 1. Фамилия ЧЕРЕНКОВ
 Имя АКАРЕЙ
 Отчество ГЕОРГМЕВИЧ

Сокращенное наименование образовательной организации (школы)
МБОУ СОШ №1

2. Фамилия
 Имя
 Отчество

Сокращенное наименование образовательной организации (школы)

Личная подпись участника



Все поля обязательны к заполнению!

Шифр участника

1 2 7 0 0 1 X И М И Я - 8 - 0 2

Задача 1 Класс 8

Лист 1 из 4

1) $m = \frac{N}{N_A}$ $m = \frac{\cancel{5,86}}{6,02} = \cancel{\quad}$

$m_{Cu} = \frac{N}{N_A}$ $m =$

2) символы Cu; Ag; Au происходят от первых букв латинского названия элементов: Сурит; Argentum; Aurum 05

3) дрехтика 15

1) $m_{Ag} = \frac{108}{6,02} = 17,9 \text{ г}$ $m_{Ag} = \frac{108 \cdot 5,86}{6,02} = 105 \text{ г}$

2) $m_{Au} = \frac{197}{6,02} = 32,7 \text{ г}$ $m_{Au} = \frac{197 \cdot 5,86}{6,02} = 191,7 \text{ г}$

35

$m_{Cu} =$ $m_{Cu} = \frac{\cancel{63,6} \cdot (5,86 \cdot 1,44)}{6,02} = 89,7 \text{ г}$

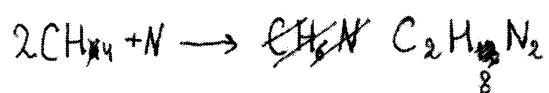
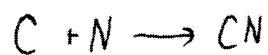
Самый тяжелый кубик будет из золота, его масса самая большая.

Шифр участника

1	2	7	0	0	L	K	И	М	и	9	-	8	-	0	2	
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	--

Задача 2 Класс 8

Лист 2 из 4



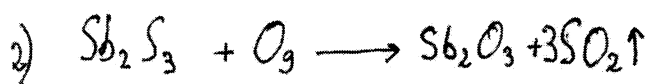
25

Шифр участника

1	2	7	0	0	1	Х	И	М	И	Я	_	8	-	0	2	
---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	---	--

Задача 8 Класс 8

Лист 3 из 4



0

- 1) технология: криокапный относится к физическим явлениям. 15
- 2) 1) кислород части воздуха будут выходить в таком порядке так как наименьшая температура кипения у кислорода (183°), далее у аргона (186°), а потом у азота (196°) 15
- 2) аргон
- 3) азот
- 3) азот:

Кислород: медицина (кислород камиками); авиа (кислородные маски)
 подводная (дайвинг, подводки), химическая (приготовление оксидов) 15

Аргон:

4) CH_4 - углеводород

От углеводородов нужно очищать воздух, т.к. при длительном вдыхании углеводородов, человек умирает, а еще некоторые из них могут взорваться. 0

1-4

2-2

3-0

4-3

115

Проверил: Руднев НН СР
 Жерева СВ. 15

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

Всероссийская олимпиада школьников

Муниципальный этап

Заполняется ПЕЧАТНЫМИ БУКВАМИ черными или синими чернилами по образцам:

А	Б	В	Г	Д	Е	Ж	З	И	К	Л	М	Н	О	П	Р	С	Т	У	Ф	Х	Ц	Ч	Ш	Щ	Ъ	Ы	Ь	Э	Ю	Я	.	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
А	В	С	Д	Е	Г	Ж	З	И	К	Л	М	Н	О	П	Р	С	Т	У	Ф	Х	Ц	Ч	Ш	Щ	Ъ	Ы	Ь	Э	Ю	Я	.	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

ПРЕДМЕТ ХИМИЯ КЛАСС 8А

ДАТА 29 11 2022

ШКОЛ УЧАСТНИКА

127001ХИМИЯ8-02

ФАМИЛИЯ Воробей
 ИМЯ Илья
 ОТЧЕСТВО АЛЕКСЕЕВИЧ

Документ, удостоверяющий личность: свидетельство о рождении паспорт гражданство: Российская Федерация иное

серия 0822 номер 792149

Дата рождения 25 03 2008

Домашний телефон участника +7 909 848 1232
 Мобильный телефон участника +7
 Электронный адрес участника

Муниципалитет район имени Лазо

Сокращенное наименование образовательной организации (школы):
МБОУ СОШ №1

Сведения о педагогах-наставниках

1. Фамилия ЧЕРЕПАНОВ
 Имя АНДРЕЙ
 Отчество ГЕОРГИЕВИЧ

Сокращенное наименование образовательной организации (школы):
МБОУ СОШ №1

2. Фамилия
 Имя
 Отчество

Сокращенное наименование образовательной организации (школы):

Личная подпись участника И Все поля обязательны к заполнению!



обращается углекислый газ / происходит сбор газа как вытеснение воздуха. Этот способ довольно простой, поэтому я выбрал его.

2) пробирка должна находиться дном вниз.

1) Чтобы доказать наличие углекислого газа в пробирке, надо долить туда известковой воды.

1) в мене вага 1 г. знаходиться 0,4 г карбоната кальція "

0,6 г. шкря.

0,1 1000

40

x

x = 0,004 моль

назвами CO_2 : углекислый газ, диоксид углерода, оксид

углерода ч.

по коэф. видно что CO_2 и CaCO_3 1:1

значит $0,004 \cdot 22,4 = 0,0896$ моль литров

~~над водой газ~~



1 - 95

2 - 35

3 - 15

27

Проверил: Сидорова Н.И. СР

Байраков А.В. *[Signature]*