

Форма бланка ответов

ТИТУЛЬНЫЙ ЛИСТ

Всероссийская олимпиада школьников

Муниципальный этап

Заполняется НЕЧАТНЫМИ БУКВАМИ чернилами черного или синего цвета по образцам:

A	Б	В	Г	Д	Е	Ж	З	И	К	Л	М	Н	О	П	Р	С	Т	У	Ф	Х	Ц	Ч	Ш	Щ	Ы	Ь	Э	Ю	Я	@	8	9	,
A	В	С	Д	Е	F	G	H	I	J	K	L	M	N	O	P	Q	R	S	T	U	V	W	X	Y	Z	1	2	3	4	5	6	7	0

ПРЕДМЕТ

ХИМИЯ

КЛАСС

8А

ДАТА

29 11 2021

ШИФР УЧАСТНИКА

02 - 01

ФАМИЛИЯ

Симонян

ИМЯ

Данир

ОТЧЕСТВО

Денисович

Документ, удостоверяющий личность

свидетельство о рождении

паспорт

Гражданство

Российская Федерация

серия

номер

Иное

Дата рождения

01 04 2007

Домашний телефон участника

+ 7 _____

Мобильный телефон участника

+ 7 9841834108

Электронный адрес участника

Муниципалитет

Хабаровский край, г. Ванино

Сокращенное наименование образовательной организации (школы)

МБОУ СОШ №3

Сведения о педагогах-наставниках

1. Фамилия

Имя

Отчество

Сокращенное наименование образовательной организации (школы)

2. Фамилия

Имя

Отчество

Сокращенное наименование образовательной организации (школы)

Личная подпись участника

Все поля обязательны к заполнению!

08-01.

Алматинская обл.
Борзотинский р-н
Семипалатинский заповедник
Биотехнологический центр
Казахстана
Биотехнологический центр
Казахстана
Биотехнологический центр
Казахстана
Биотехнологический центр
Казахстана

№

17

1. 1) $84 \cdot 8 = 672 \text{ л}$

2) $672 : 6 = 112 \text{ л}$

Омбен: 112 л. 05

3 Сокращенное название - Учебод 05

Хим-йесивас-с

Латинское название -

Химик. формула простое кис-ва-С₄

Величина емкость атомов в кис-ва-тетрахлоридном кис-ва

4+1) $720 \text{ л.} \cdot 133 \frac{2}{3} = 957,62 \text{ - масса кислорода}$ 15

2) $720 : 6 = 120 \text{ - массы за сутки}$ 05

3) $720 : 24 : 100 \approx 3429 \text{ л. - одн.см. воздуха за сутки}$

$413429 : 24 \approx 173 \text{ л. - одн.см. воздуха за час}$

(1. + 3) $720 : 22 \cdot 100 \approx 3272 \text{ л. - кислорода утром через 12 часов за сутки}$

15+ 4) $3272 : 24 \cdot 100 \approx 1358 \text{ л. - кислорода утром через 12 часов за сутки}$

5) $15581 : 24 \approx 649 \text{ л. - воздуха утром через 12 часов за сутки}$

15+ 6) $649 \text{ л.} = 649000 \text{ мл.}$

15+ $649000 : 60 \approx 954 \text{ - бдеков за час}$

15+ $954 : 60 \times 16 = 249 \text{ - бдеков за минуту} - 65$

Общее кол-во
бдеков за рабочую. — 65

Имена авторов: Рудзинская О. В. *Р. Р.*
Ткачевская О. Н. *О. Т.*

0,5

- 1) При размещении соли в воде она полностью растворилась. Когда я добавил масло оно не растворилось в воде, а образовалась отдельной маслянистая ^{0,5} масса. Так как плотность масла меньше плотности воды оно образовало ¹⁰ верхний слой. ~~Приготовленный~~ маслянистый ¹⁰ соли видно что соль растворима в воде, а масло - нерастворимо. Так при добавлении в воду масла образовалась верхний слой, а масса воды и соли нижний. При добавлении соли масса становится однородной, а при добавлении масла - неоднородной.
- 2) а) $22 \text{ ml} + 20 \text{ ml} + 20 \text{ ml} = 62 \text{ ml}$ - масса полученного раствора

б) $12 \text{ ml} : 62 \text{ ml} \cdot 100\% \approx 4\%$ - массовая доля соли в растворе

3,5

- 3) а) Для отделения масла от воды с помощью фильтрования. Затем, с помощью вспаривания, отделить соль от воды. Для этого надо потребоваться химический стакан, дешевая фарфоровая воронка, фарфоровая чашка для вспаривания, спиртовка, спички, изодораморговой стеклышки с кальцами и ложка.

б) Для фильтрования нужно перелить раствор в дешевую воронку, которая зажата стеклышком с ложкой и закрыта ей. Сначала надо подождать пока раствор отстойится, чтобы масло ушло вверх. Когда вода отстойилась от масла, нужно открыть воронку и перелить воду в первый стакан. Из первого стакана оставшуюся массу можно перевалить в фарфоровую чашку для вспаривания и установить её на чашлышки с кальцами. Туда чашку ставят спиртовку и подсыпают вода паникетом на чашку и вода испаряется. Когда вода испарится останутся на чашке паникетные кристаллики соли.

Масс. маспер. - 95.

Редиска. - 135

195.

Масс. 297 Рудникова

ЛГ - Беликовская О.Н.