



Бланк ответов №1

Дата проведения
(ДД-ММ-ГГ)

04-06-19



Регион

64

Код образовательной
организации

234018

Класс
Номер Буква

09 A

Код пункта
проведения

0235

Номер
аудитории

0002

Номер варианта

00003

Код
предмета

0 4

Название предмета

Х И М И Я

С порядком проведения государственной итоговой
аттестации по образовательным программам основного
общего образования.
Сведения о месте (или на плане) с номером кабинета
на экзаменационной работе государственного
Подпись участника строго внутри окошка.

Номер КИМ

0000011

Заполнять гелевой или
капиллярной ручкой
ЧЕРНЫМИ чернилами
по следующим образцам:

А Б В Г Д Е Ё Ж З И Й 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 D E F G H I J K L M N O P Q R S T U V W X Y Z , - A A A O O E E E E I I O O O P ;

ВНИМАНИЕ! Все бланки и листы с контрольными измерительными материалами рассматриваются в комплекте.

Сведения об участнике государственной итоговой аттестации

Фамилия

АЛЕКСАНДРОВА

Имя

ОЛЬГА

Отчество
(при наличии)

ВАСИЛЬЕВНА

Документ

Серия

6314

Номер

134567

Ответы на задания с кратким ответом

ЗАПРЕЩЕНЫ исправления в области ответов.

- 1 4
2 1
3 3
4 2
5 1
6 1
7 2
8 3
9 3
10 4
11 4
12 3
13 1
14 2
15 2
16 14

- 17 34
18 241
19 423
20 Задание выполняется на бланке №2
21 Задание выполняется на бланке №2
22 Задание выполняется на бланке №2
23 Не заполняется
24 Не заполняется
25 Не заполняется
26 Не заполняется
27 Не заполняется
28 Не заполняется
29 Не заполняется
30 Не заполняется
31 Не заполняется
32 Не заполняется

Замена
ошибочных ответов

16 - 13

00 - 00
00 - 00
00 - 00
00 - 00

00 - 00
00 - 00
00 - 00
00 - 00

Резерв-1

0000

Резерв-2

0000

☐ Удален с экзамена
в связи с нарушением
порядка

☐ Не завершил экзамен
по уважительной
причине

Бланк ответов №2



Регион

Код предмета

Название предмета

Номер варианта

64

04

ХИМИЯ

00003

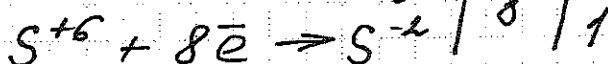
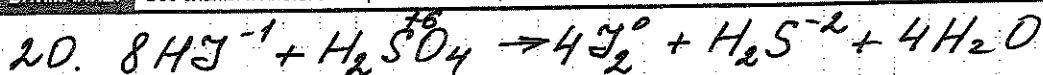
Перепишите значения полей "регион", "код предмета", "название предмета", "номер варианта", "номер КИМ" из Бланка ответов №1.

Отвечая на задания с развернутым ответом, пишите аккуратно и разборчиво, соблюдая разметку страницы. Не забудьте указать номер задания, на которое Вы отвечаете. Условия задания переписывать не нужно.

Номер КИМ

0000011

ВНИМАНИЕ! Все бланки и листы с контрольными измерительными материалами рассматриваются в комплекте. Заполнять гелевой ручкой черными чернилами.



HJ - восстановитель, за счёт J^{-1}

H_2SO_4 - окислитель, за счёт S^{+6}

21.

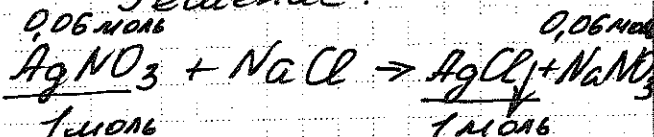
Дано:

$m(\text{р-ра AgNO}_3) = 170 \text{ г}$

$m(\text{осадка}) = 8,61 \text{ г}$

$w(\text{AgNO}_3) = ?$

Решение:



$m(\text{AgCl}) = \frac{8,61}{143,5} = 0,06 \text{ моль}$

$m(\text{AgNO}_3) = m(\text{AgCl}) = 0,06 \text{ моль}$

$m(\text{AgNO}_3) = 0,06 \cdot 170 = 10,2 \text{ г}$

$w(\text{AgNO}_3) = \frac{m(\text{AgNO}_3)}{m(\text{р-ра})} = \frac{10,2}{170} =$

$= 0,06 \text{ или } 6\%$

Ответ: $w(\text{AgNO}_3) = 6\%$