



Бланк ответов №1

Дата проведения
(ДД-ММ-ГГ)

15 - 06 - 16



Регион: 64 Код образовательной организации: 234567 Класс: 09 Буква: А Код пункта проведения: 0235 Номер аудитории: 0002 Номер варианта: 3

Код предмета

04

Название предмета

ХИМИЯ

С порядком проведения государственной итоговой аттестации по образовательным программам основного общего образования ознакомлен(а).
Создание номера КИМ на бланке с номером КИМ на экзаменационной работе подтверждаю.
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 B C 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 U U O P ;

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

Сведения об участнике государственной итоговой аттестации

Фамилия: АЛЕКСАНДРОВА
Имя: АЛЕНА
Отчество (при наличии): ВАСИЛЬЕВНА
Документ Серия: 6311 Номер: 123456 Пол: Ж М

Ответы на задания с кратким ответом

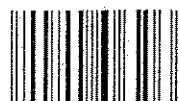
ЗАПРЕЩЕНЫ исправления в области ответов.

1	4	17	34
2	1	18	241
3	3	19	423
4	4	20	Задание выполняется на бланке №2
5	3	21	Задание выполняется на бланке №2
6	2	22	Задание выполняется на бланке №2
7	4	23	Не заполняется
8	3	24	Не заполняется
9	3	25	Не заполняется
10	3	26	Не заполняется
11	1	27	Не заполняется
12	1	28	Не заполняется
13	2	29	Не заполняется
14	2	30	Не заполняется
15	4	31	Не заполняется
16	14	32	Не заполняется

Замена ошибочных ответов
16 - 13
-
-
-

Заполняется экспертом
Результаты проверки K1 ; K2 ;
выполнения задания № 23

Удален с экзамена в связи с нарушением порядка Не закончил экзамен по уважительной причине Резерв-1 Резерв-2



Бланк ответов №2

1 000000

Регион	Код предмета	Название предмета	Номер варианта
64	04	ХИМИЯ	3

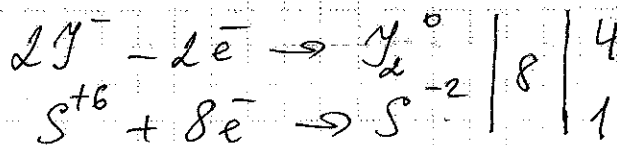
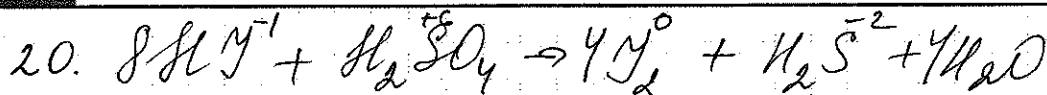
Перепишите значения полей "регион", "код предмета", "название предмета", "номер варианта", "номер КИМ" из Бланка ответов №1.

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.



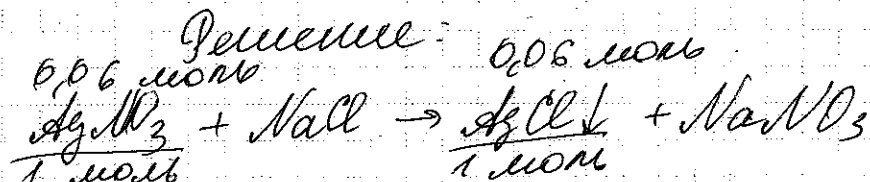
I^- - восстановитель, за счет I^-
 H_2SO_4 - окислитель, за счет S^{+6}

21.

Дано:

$m(\text{п-ра AgNO}_3) = 170 \text{ г}$
 $m(\text{осадка}) = 8,61 \text{ г}$

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



$m(\text{AgNO}_3) = 2$
 $m(\text{AgCl}) = \frac{8,61}{143,5} = 0,06 \text{ моль}$

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

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

$\omega(\text{AgNO}_3) = \frac{10,2}{170} \cdot 100\% = 6\%$

Ответ: $\omega(\text{AgNO}_3) = 6\%$