

Бланк ответов №1

Дата проведения (ДД-ММ-ГГ) - -

	Регион	Код образовательной организации	Класс Номер Буква	Код пункта проведения	Номер аудитории
	72				

Код предмета:
 Название предмета:

С порядком проведения государственной итоговой аттестации по образовательным программам основного общего образования ознакомлен(а).
Совпадение номера КИМ на бланке с номером КИМ на экзаменационной работе подтверждаю.
Подпись участника строго внутри окошка.

Заполнять гелевой или капиллярной ручкой ЧЕРНЫМИ чернилами по следующим образцам:

А В В Г А 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 , - Æ Å Ä Ö Ø È É Ê Ë Ì Í Î Ï Ò Ó Ù Ü ß ;

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

Сведения об участнике государственной итоговой аттестации

Фамилия:

Имя:

Отчество (при наличии):

Документ Серия Номер

Ответы на задания с кратким ответом ЗАПРЕЩЕНЫ исправления в области ответов.

<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	17 Не заполняется
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	18 Не заполняется
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	19 Не заполняется
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	20 Не заполняется
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	21 Не заполняется
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	22 Не заполняется
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	23 Не заполняется
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	24 Не заполняется
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	25 Не заполняется
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	26 Не заполняется
11 Задание выполняется на бланке №2	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	27 Не заполняется
12 Задание выполняется на бланке №2	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	28 Не заполняется
13 Не заполняется	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	29 Не заполняется
14 Не заполняется	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	30 Не заполняется
15 Не заполняется	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	31 Не заполняется
16 Не заполняется	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	32 Не заполняется

Замена ошибочных ответов: - -

- -

- -

- -

Резерв-1 Резерв-2

Удален с экзамена в связи с нарушением порядка Не закончил экзамен по уважительной причине

Бланк ответов №2

Лист №

Резерв-3

1		
---	--	--

--	--	--	--	--	--



Регион

72

Код предмета

04

Название предмета

Х И М И Я

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.

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

Дополнительный бланк ответов №2

Лист №

Резерв-3

--	--	--	--

--	--	--	--	--	--	--	--



Регион

Код предмета

Название предмета

72

04

ХИМИЯ

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.

ВНИМАНИЕ! Данный бланк использовать только после заполнения основного бланка ответов № 2. Заполнять гелевой ручкой черными чернилами.

Пояснения к варианту контрольных измерительных материалов основного государственного экзамена 2020 года по ХИМИИ

Назначение предложенного варианта заключается в том, чтобы дать возможность обществу составить представление об экзаменационных заданиях.

Задания, включённые в вариант, не отражают всех элементов содержания, которые будут проверяться с помощью экзаменационных вариантов в 2020 г. Полный перечень элементов содержания приведён в кодификаторе.

Образец полной экзаменационной работы представлен в демонстрационном варианте и опубликован на сайте Федерального института педагогических измерений (www.fipi.ru).

Инструкция по выполнению работы

Работа состоит из двух частей, включающих в себя 12 задания. Часть 1 содержит 10 заданий с кратким ответом, часть 2 содержит 2 задания с развёрнутым ответом.

На выполнение экзаменационной работы по химии отводится 30 минут. Ответы к заданиям 1–10 записываются в виде одной цифры или последовательности цифр. Ответ запишите в поле ответа в тексте работы, а затем перенесите в бланк ответов № 1.

К заданиям 11–12 следует дать полный развёрнутый ответ, включающий в себя необходимые уравнения реакций и расчёты. Ответы на задания записываются на бланке ответов № 2.

При выполнении работы Вы можете пользоваться Периодической системой химических элементов Д.И. Менделеева, таблицей растворимости солей, кислот и оснований в воде, электрохимическим рядом напряжений металлов и непрограммируемым калькулятором.

При выполнении заданий можно пользоваться черновиком. **Записи в черновике не учитываются при оценивании работы.**

Баллы, полученные Вами за выполненные задания, суммируются. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

Желаем успеха!

Часть 1

Ответами к заданиям 1-10 являются цифра или последовательность цифр. Укажите ответы сначала в тексте работы, а затем перенесите их в БЛАНК ОТВЕТОВ №1 справа от номера соответствующего задания, начиная с первой клеточки, без пробелов, запятых и других дополнительных символов. Каждую цифру пишете в отдельной клеточке в соответствии с приведенными в бланке образцами.

1 Выберите два утверждения, в которых говорится о сере, как о химическом элементе:

- 1) сера встречается в природе в самородном виде
- 2) серу используют для изготовления пороха и спичек
- 3) сера входит в состав серной кислоты
- 4) сера легко плавится при нагревании
- 5) сера входит в состав белковых молекул

Запишите в поле ответа номера выбранных высказываний.

Ответ:

2 Три несгаренные электрона в основном состоянии обнаруживаются у атома

- 1) магния
- 2) алюминия
- 3) фосфора
- 4) хлора

Ответ:

3 В порядке усиления кислотных свойств высших гидроксидов элементы расположены в ряду:

- 1) азот – фосфор – мышьяк
- 2) кремний – фосфор – сера
- 3) хлор – бром – йод
- 4) фосфор – кремний – алюминий

Ответ:

4 В своей нижней степени окисления углерод находится в соединении:

- 1) CH_4
- 2) C_2H_6
- 3) CO
- 4) CaCO_3

Ответ:

5 В каком веществе присутствует как ионная, так и ковалентная полярная связь:

- 1) нитрат калия
- 2) аммиак
- 3) хлорид натрия
- 4) серная кислота

Ответ:

6 Укажите два свойства, которые являются общими для Cl и S:

- 1) наличие в атоме трёх электронных слоёв
- 2) шесть валентных электронов
- 3) более высокая электроотрицательность по сравнению с кислородом
- 4) кислотный характер высшего оксида
- 5) высший гидроксид состава HЭО_4

Запишите в поле ответа номера выбранных утверждений.

Ответ:

7 Из предложенного перечня выберите амфотерный гидроксид и амфотерный оксид:

- 1) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 2) $\text{Zn}(\text{OH})_2$
- 3) NO_2
- 4) CaO
- 5) Al_2O_3

Запишите в поле ответа сначала номер амфотерного гидроксида, а затем номер амфотерного оксида.

Ответ:

8 Как сера, так и хлор не могут реагировать с:

- 1) водородом
- 2) железом
- 3) кислородом
- 4) разбавленной серной кислотой

Ответ:

9 Вода может реагировать с каждым из двух оксидов:

- 1) CO_2 и Al_2O_3
- 2) SO_3 и CuO
- 3) Na_2O и SO_2
- 4) SiO_2 и CaO

Ответ:

10 Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия. к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

ПРОДУКТЫ

- А) гидроксид калия с азотной кислотой
- Б) гидроксида калия с оксидом азота (III)
- В) гидроксида калия с оксидом азота (IV)

- 1) $\text{KNO}_3 + \text{H}_2$
- 2) $\text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- 3) $\text{KNO}_2 + \text{H}_2$
- 4) $\text{KNO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 5) $\text{KNO}_3 + \text{KNO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

Ответ:

А	Б	В

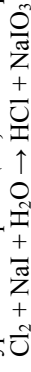


Не забудьте перенести все ответы в бланк ответов №1 в соответствии с инструкцией по выполнению работы. Проверьте, чтобы каждый ответ был записан в строке с номером соответствующего задания.

Часть 2

Для ответов на задания 11-12 используйте БЛАНК ОТВЕТОВ №2. Запишите сначала номер задания (10 или 11), а затем развернутый ответ к нему. Ответы записывайте четко и разборчиво.

11 Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой:



Определите окислитель и восстановитель.

12 Дана схема превращений: $\text{X} \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ag}_3\text{PO}_4$

Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для последнего превращения составьте сокращенное ионное уравнение.