

МАТЕРИАЛ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ

Класс	8
Предмет	химия
Учебный год	2024-2025
Составитель (Ф.И.О. учителя)	А.Н. Чепурнова

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Промежуточная аттестация по химии в 8 классе проводится с целью определения уровня сформированности предметных результатов учащихся 8 класса по итогам освоения программы, установления фактического уровня теоретических и практических знаний обучающихся.

Аттестационный материал составлен на основе следующих нормативно-правовых актов:

- Федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования (утв. приказом Министерства образования и науки РФ от 17 декабря 2010 г. № 1897);
- Основной образовательной программы МБОУ Курагинская СОШ №1 (в соответствии с уровнем образования);

Учебно-методический комплекс

Химия. 8 класс : учебник / О.С. Габриелян. – 4-е изд., стереотип. – М.: Дрофа, 2015. – 287, [1]с.: ил.

Регламент проведения аттестационной работы

1) вводный инструктаж об особенностях данной работы	2,5 минуты
2) заполнение титульного листа	2,5 минуты
3) выполнение работы:	40 минут

Спецификация контрольно-измерительных материалов

Общая характеристика структуры и содержания работы

Итоговая работа состоит из двух частей, включающих 8 заданий. Часть 1 содержит 10 заданий базового уровня по материалу курса. К каждому заданию выбрать один правильный ответ.

Часть 2 содержит 2 более сложных задания. При их выполнении надо записать подробное обоснованное решение и ответ.

На выполнение работы отводится 1 урок (40 минут). При выполнении заданий разрешается пользоваться Периодической системой химических элементов Д.И.Менделеева, таблицей растворимости, калькулятором.

Система оценивания

За каждое верно выполненное задание с выбором ответа (часть 1) выставляется по одному баллу. Количество баллов за каждое верно выполненное задание с развернутым ответом (часть 2) в соответствии с предлагаемыми критериями оценивания ответа

составляет 1 - 4 балла в зависимости от правильности метода решения, формы его записи и отсутствия ошибок в вычислениях.

Верное выполнение каждого задания части 1 оценивается 1 баллом. За правильное выполнение заданий части 2 учащиеся получают 1-4 балла. Максимальное количество- 18 баллов.

Критерии оценивания итоговой контрольной работы

Количество набранных тестовых баллов	9-12 баллов	13-15 баллов	16-18 баллов
	«3»	«4»	«5»
Отметка	удовлетворительно	хорошо	отлично

Кодификатор

<i>Элементы содержания, проверяемые в контрольной работе</i>	
1	Электронное строение атома химического элемента
2	Закономерности изменения свойств элементов в ПС Д.И. Менделеева
3	Типы химических связей
4	Определение степеней окисления
5	Определение характера оксидов
6	Типы химических реакций
7	Определение электролита по таблице растворимости
8	ТБ при обращении с опасными веществами
9	Химические свойства оксидов
10	Функциональные группы органических веществ
11	Составление уравнений химических реакций по цепочке превращений
12	Расчет объема выделившегося газа, по массе раствора с известной массовой долей растворенного вещества

Ответы

№ задания	Вариант 1	Вариант 2
1.	4	2
2.	1	1
3.	4	4
4.	3	2
5.	1	4
6.	1	4
7.	2	2
8.	3	2
9.	3	3
10.	2	1
11.	$\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow t^\circ\text{C}$	$\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow t^\circ\text{C}$
12.	2,24 л	2,84 л

Инструкция по выполнению работы (для обучающихся)

На выполнение работы отводится 1 урок (40 минут). Работа состоит из двух частей и содержит 8 заданий.

Часть 1 содержит 5 заданий базового уровня по материалу курса химии с выбором одного верного ответа.

Часть 2 содержит 3 более сложных задания. При их выполнении надо записать подробное обоснованное решение и ответ.

Исправления и зачёркивания в каждой части работы, если они сделаны аккуратно, не являются поводом для снижения оценки.

Итоговая контрольная работа по химии в 9 классе

Вариант 1

ЧАСТЬ 1. Тестовые задания с одним правильным ответом

1. Число электронов во внешнем электронном слое атома с зарядом ядра +9 равно
1) 1 2) 5 3) 3 4) 7

2. Металлические свойства у магния выражены сильнее, чем у

1) бериллия 2) стронция 3) кальция 4) бария

3. Веществом с ионной связью является

1) оксид серы (VI) 2) водород 3) магний 4) фторид натрия

4. Степень окисления железа в соединениях Fe_2O_3 и FeCl_2 соответственно равны

1) +3 и -2 2) +3 и +3 3) +3 и +2 4) -3 и +2

5. Кислотным оксидом является

1) SO_2 3) ZnO

2) CO 4) Na_2O

6. Какое уравнение соответствует реакции соединения?

1) $\text{NH}_3 + \text{HNO}_3 = \text{NH}_4\text{NO}_3$

2) $\text{H}_2\text{S} + \text{MgO} = \text{MgS} + \text{H}_2\text{O}$

3) $\text{SO}_3 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

4) $\text{CuO} + \text{H}_2 = \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$

7. К хорошо растворимым в воде электролитам относится

1) сульфат бария 2) сульфат цинка 3) сульфид меди(II) 4) оксид железа(III)

8. Оксид углерода(IV) взаимодействует с

1) KNO_3 2) P_2O_5 3) Ca(OH)_2 4) HCl

9. Функциональную группу – COOH содержит

1) этиловый спирт 2) этан 3) уксусная кислота 4) этин

10. Верны ли суждения о химическом загрязнении окружающей среды и его последствия?

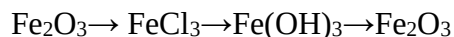
А. Ионы тяжелых металлов, содержащиеся в овощах, выращенных у дороги, никак не влияют на здоровье человека.

Б. Использование бензина, содержащего соединения свинца, отрицательно сказывается на состоянии окружающей среды и на здоровье людей.

1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

ЧАСТЬ 2

11. Составьте уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



12. К избытку карбоната кальция добавили 73 г раствора с массовой долей соляной кислоты 10%. Вычислите объем (н.у.) выделившегося газа.

Итоговая контрольная работа по химии в 9 классе

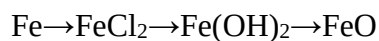
Вариант 2

ЧАСТЬ 1. Тестовые задания с одним правильным ответом

1. Число электронов во внешнем электронном слое атома с зарядом ядра +6 равно
1) 1 2) 4 3) 3 4) 7
2. Металлические свойства у натрия выражены сильнее, чем у
1) лития 2) калия 3) рубидия 4) цезия
3. Веществом с ионной связью является
1) оксид серы (VI) 2) водород 3) магний 4) хлорид натрия
4. Степень окисления железа в соединениях Cr_2O_3 и CrCl_3 соответственно равны
1) +3 и -2 2) +3 и +3 3) +3 и +2 4) -3 и +2
5. Основным оксидом является
1) SO_2 2) CO 3) ZnO 4) Na_2O
6. Какое уравнение соответствует реакции замещения?
1) $\text{NH}_3 + \text{HNO}_3 = \text{NH}_4\text{NO}_3$
2) $\text{H}_2\text{S} + \text{MgO} = \text{MgS} + \text{H}_2\text{O}$
3) $\text{SO}_3 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
4) $\text{CuO} + \text{H}_2 = \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
7. К хорошо растворимым в воде электролитам относится
1) сульфат бария 3) сульфид меди(II)
2) сульфат цинка 4) оксид железа(II)
8. Верны ли суждения о правилах работы с бензином и растворами щелочей?
А. Воспламенившийся бензин можно тушить струей воды.
Б. При работе с концентрированными растворами щелочей следует использовать резиновые перчатки.
1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны
9. Оксид углерода(IV) взаимодействует с
1) KNO_3 2) P_2O_5 3) Ca(OH)_2 4) HCl
10. Функциональную группу –ОН содержит
1) этиловый спирт 2) этан 3) уксусная кислота 4) этин

ЧАСТЬ 2

11. Составьте уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



12. К избытку карбоната кальция добавили 73 г раствора с массовой долей соляной кислоты 10%. Вычислите объем (н.у.) выделившегося газа.