

## Итоговая контрольная работа по химии в 8 классе

### Демо вариант

#### Часть 1

Внимательно прочитайте каждое задание (A1 – A7), из четырех предложенных вариантов ответов выберите один правильный и отметьте его.

**A1.** Самый активный металл в 1 группе имеет схему строения атома:

- 1) 2,1; 2) 2,2; 3) 2,8,1; 4) 2,8,2

**A2.** Чистое вещество – это: 1) глина; 2) уксусная кислота; 3) варенье; 4) молоко

**A3.** С гидроксидом натрия реагируют каждое из пары веществ:

- 1) медь, гидроксид меди (2); 2) натрий, гидроксида натрия;  
3) вода, гидроксид калия; 4) соляная кислота, оксид серы (3)

**A4.** Сумма коэффициентов в уравнении реакции между азотной кислотой и гидроксидом калия равна: 1) 4; 2) 5; 3) 6; 4) 8

**A5.** Верны ли следующие суждения о правилах безопасной работы в химической лаборатории?

А. При нагревании вещества пробирку держать вертикально.

Б. Не направлять пробирку с нагреваемой жидкостью в сторону соседа

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

**A6.** Массовая доля кислорода в карбонате кальция равна: 1) 80%; 2) 67%; 3) 48%; 4) 1%;

#### Часть 2

Ответом к заданию **B1** является последовательность цифр, которая соответствует номерам правильных ответов.

**B1.** Выберите реакции разложения из данных уравнений реакций:

- 1)  $K_2S + H_2SO_4 = H_2S + K_2SO_4$ ; 2)  $Zn + FeCl_2 = ZnCl_2 + Fe$ ;  
3)  $2NH_3 = 3H_2 + N_2$ ; 4)  $2H_2O = 2H_2 + O_2$   
5)  $H_2SO_4 + CaO = CaSO_4 + H_2O$ ;

В задании **B2** на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов.

**B2.** Установите соответствие между формулой вещества и классом/группой, к которому(ой) это вещество принадлежит: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию из второго столбца, обозначенную цифрой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

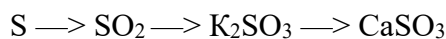
- А)  $SO_2$   
Б)  $NaOH$   
В)  $Ca(NO_3)_2$

КЛАСС/ГРУППА

- 1) соль  
2) основной оксид  
3) основание  
4) кислота  
5) кислотный оксид

#### Часть 3

**C1.** Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



**C2.** Решите задачу.

Масса воды, полученной при взаимодействии 22,4 л. водорода с кислородом равна:

### Спецификация контрольных измерительных материалов

#### для проведения итогового контроля по химии в 8 классе

Содержание работ соответствует Федеральному государственному образовательному стандарту основного общего образования.

№ задания	Контролируемые элементы знаний	Уровень сложности задания	Кол-во баллов за правильный ответ
A1	Строение атома	Б	1
A2	Чистые вещества и смеси	Б	1
A3	Химические свойства классов неорганических веществ	Б	1
A4	Расстановка коэффициентов уравнениях химических реакций	Б	1
A5	Правила безопасной работы в химической лаборатории?	Б	1
A6	Расчетная задача по определению массовой доли растворенного вещества.	Б	1
B1	Типы химических реакций	П	2
B2	Классы неорганических веществ	П	2
C1	Генетическая связь между классами неорганических веществ.	С	3
C2	Расчетная задача по уравнению реакции	С	3
Итого			16

## Критерии оценивания итоговой тестовой работы по химии в 8 классе

Каждое правильно выполненное задание *части 1* (с выбором ответа) оценивается в 1 балл. Правильным считается, если обведен только один номер верного ответа.

Задание *части 2* (с кратким ответом) считается выполненным верно, если указанные в ответе цифры (и их порядок) соответствуют правильно выбранным вариантам ответа. Полный правильный ответ оценивается 2 баллами, за неполный правильный ответ – 1 балл, за неверный ответ (или его отсутствие) – 0 баллов.

Задание *части 3* (С1) (с развёрнутым ответом) считается выполненным верно, если правильно записаны три уравнения реакций (3 балла). Правильно записаны 2 уравнения реакций – 2 балла. Правильно записано одно уравнение реакции – 1 балл.

Задание части С2 -3 балла, если верно решена задача, если написано правильно уравнение

### Оценивание работы

Вид работы	Количество баллов	% выполнения работы	Оценка
Итоговая контрольная работа	Менее 5	Менее 30	«2»
	5-8	30–52	«3»
	9-13	53–82	«4»
	14-16	83–100	«5»

Ответы к заданиям *части 1* (с выбором ответа):

Задание	Ответ
A1	1
A2	2
A3	4
A4	4
A5	2
A6	3

Ответы к заданиям *части 2* (с кратким ответом).

Задание	Ответ
B1	14
B2	531

Элементы ответа задания *части 3*.

(Допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла.)

1)  $S + 5 O_2 = SO_2$ ;    2)  $SO_2 + K_2O = K_2SO_3$ ;    3)  $K_2SO_3 + Ca(OH)_2 = Ca_3SO_3 + 2KOH$