

## Проверочная работа по химии для 8 класса. Вариант 1

### Часть А.

**A 1**

К химическим явлениям относится процесс

- 1) измельчения сахара до состояния пудры
- 2) превращение воды в лёд
- 3) появление воды на крышке чайника
- 4) горение свечи

**A 2**

Относительная молекулярная масса молекулы  $C_2H_2O_4$  равна

- 1) 130
- 2) 90
- 3) 29
- 4) 49

**A 3**

С раствором соляной кислоты реагируют оба вещества:

- 1) Zn и CuO
- 2) S и  $CO_2$
- 3)  $K_2CO_3$  и  $SO_2$
- 4) NaOH и Ag

**A 4**

Степень окисления серы равна + 4 в соединении

- 1)  $Na_2S$
- 2)  $SO_2$
- 3)  $H_2SO_4$
- 4) CaS

**A 5**

Общим в строении атомов элементов 3 периода является

- 1) число электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2) величина зарядов ядер атомов
- 3) число электронов в атоме
- 4) число электронных слоёв

**A 6**

Укажите распределение электронов по энергетическим уровням в атоме серы

- 1) 2, 8, 8
- 2) 2, 8, 4
- 3) 2, 8, 6
- 4) 2, 6

**A 7**

Фенолфталеин окрасится в малиновый цвет в растворе вещества, формула которого

- 1)  $HNO_3$
- 2)  $BaCl_2$
- 3) KOH
- 4)  $Ca(NO_3)_2$

**A 8**

Наибольшая массовая доля кислорода в соединении:

- 1)  $Al_2O_3$
- 2) MgO
- 3)  $SO_3$
- 4)  $K_2O$

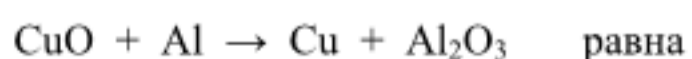
**A 9**

Укажите формулу соединения с ионной связью

- 1)  $O_3$
- 2) KBr
- 3)  $CF_4$
- 4)  $N_2$

**A 10**

Сумма коэффициентов в уравнении реакции:



- 1) 7
- 2) 5
- 3) 8
- 4) 9

## Часть В.

**В 1**

Установите соответствие между формулой вещества и классом неорганических веществ

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

КЛАСС НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

- 1)  $K_2SO_4$
- 2)  $H_2SiO_3$
- 3)  $NaOH$
- 4)  $K_2O$

- А) основные оксиды
- Б) кислоты
- В) соли
- Г) щёлочи

Запишите ответы в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам.

1	2	3	4

**В 2**

Установите соответствие между уравнением реакции и типом химической реакции

УРАВНЕНИЕ

ТИП РЕАКЦИИ

- 1)  $O_2 + 4NO_2 + 2H_2O = 4HNO_3$
- 2)  $AgNO_3 + HCl = AgCl + HNO_3$
- 3)  $CaCO_3 = CaO + CO_2$
- 4)  $Fe + CuSO_4 = FeSO_4 + Cu$

- А) реакция разложения
- Б) реакция соединения
- В) реакция замещения
- Г) реакция обмена

Запишите ответы в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам.

1	2	3	4

## Часть С.

**С 1**

Вычислите, какой объём кислорода (н.у.) потребуется для полного сжигания 54 г алюминия.

Запишите ход решения и ответ на обратной стороне страницы.

**С 2**

Запишите уравнения реакций согласно цепочке превращений:



Определите тип каждой реакции.

Запишите ответ на обратной стороне страницы.

## Проверочная работа по химии для 8 класса. Вариант 2

### Часть А.

**А 1**

К химическим явлениям не относится процесс

- 1) плавление парафина
- 2) скисание молока
- 3) ржавление железа
- 4) появление налёта зелёного цвета на медных изделиях

**А 2**

Относительная молекулярная масса молекулы  $\text{H}_2\text{CO}_3$  равна

- 1) 42
- 2) 86
- 3) 88
- 4) 62

**А 3**

С раствором серной кислоты реагируют оба вещества:

- 1) С и NaC
- 2)  $\text{CaCO}_3$  и Cu
- 3) Mg и  $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- 4) KOH и Hg

**А 4**

Степень окисления азота равна +3 в соединении

- 1)  $\text{Na}_3\text{N}$
- 2)  $\text{NH}_3$
- 3)  $\text{HNO}_3$
- 4)  $\text{N}_2\text{O}_3$

**А 5**

Общим для элементов главной подгруппы II группы является

- 1) число электронных слоёв
- 2) число электронов на внешнем энергетическом уровне
- 3) число электронов в атоме
- 4) величина зарядов ядер

**А 6**

Укажите распределение электронов по энергетическим уровням в атоме магния

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

**А 7**

Лакмус окрасится в красный цвет в растворе вещества, формула которого

- 1) NaCl
- 2) NaOH
- 3)  $\text{KNO}_3$
- 4)  $\text{H}_2\text{SO}_4$

**А 8**

Наименьшая массовая доля хлора в соединении:

- 1)  $\text{FeCl}_3$
- 2) NaCl
- 3)  $\text{KClO}_3$
- 4)  $\text{BaCl}_2$

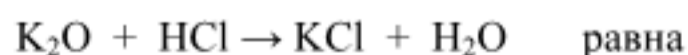
**А 9**

Укажите формулу соединения с ковалентной неполярной связью

- 1)  $\text{Cl}_2$
- 2)  $\text{H}_2\text{S}$
- 3) NaF
- 4)  $\text{CO}_2$

**А 10**

Сумма коэффициентов в уравнении реакции:



- 1) 4
- 2) 7
- 3) 6
- 4) 5

## Часть В.

**В 1**

Установите соответствие между формулой вещества и классом неорганических веществ

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

КЛАСС НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

- 1)  $\text{CaCO}_3$ ,
- 2)  $\text{Cu(OH)}_2$
- 3)  $\text{P}_2\text{O}_5$
- 4)  $\text{HCl}$

- А) нерастворимые основания
- Б) кислоты
- В) соли
- Г) кислотные оксиды

Запишите ответы в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам.

1	2	3	4

**В 2**

Установите соответствие между уравнением реакции и типом химической реакции

УРАВНЕНИЕ

ТИП РЕАКЦИИ

- 1)  $\text{Cu(OH)}_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
- 2)  $\text{Mg} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
- 3)  $\text{MgO} + \text{CO}_2 = \text{MgCO}_3$
- 4)  $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}$

- А) реакция замещения
- Б) реакция соединения
- В) реакция обмена
- Г) реакция разложения

Запишите ответы в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам.

1	2	3	4

## Часть С.

**С 1**

Рассчитайте, какой объём кислорода (н.у.) потребуется для полного сжигания 62 г фосфора.

Запишите ход решения и ответ на обратной стороне страницы.

**С 2**

Запишите уравнения реакций согласно цепочке превращений:



Определите тип каждой реакции.

Запишите ответ на обратной стороне страницы.

## Критерии оценки

Для оценки выполнения проверочной работы, необходимо подсчитать суммарный тестовый балл.

Часть А.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
1 балл	2балла	1 балл	2балла	1 балл	1 балл	1 балл	1 балл	1 балл	2балла

За задание часть А – 13 баллов

За задание В1 – 4 балла, В2 – 4 балла.

За задание С 1 – 3 балла, за задание С 2 – 6 баллов.

Максимальный балл за правильно выполненную работу – 30.

**Успешность выполнения работы определяется в соответствии со шкалой:**

оценка «5» - 24 – 30 баллов

оценка «4» - 20 - 23 баллов

оценка «3» - 15– 19 баллов

оценка «2» - менее 15 баллов