

**МУНИЦИПАЛЬНОЕ АВТОНОМНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА С УГЛУБЛЕННЫМ ИЗУЧЕНИЕМ
ПРЕДМЕТОВ ХУДОЖЕСТВЕННО-ЭСТЕТИЧЕСКОГО ЦИКЛА № 58 Г. ТОМСКА**

**Демонстрационный вариант
контрольно- измерительных материалов
для проведения в 2018 году промежуточной аттестации
по химии в 8 классе**

Часть А

А 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

А 2

Относительная молекулярная масса молекулы $C_2H_2O_4$ равна

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

А 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

А 4

Степень окисления серы равна + 4 в соединении

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

А 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

А 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

А 7

Фенолфталеин окрасится в малиновый цвет в растворе вещества, формула которого 1) HNO_3 2) $BaCl_2$ 3) KOH 4) $Ca(NO_3)_2$

А 8

Наибольшее число ионов образуется в растворе при диссоциации 1 моль

- 1) $AlCl_3$
- 2) $Mg(NO_3)_2$
- 3) H_2SO_4
- 4) KOH

А 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: $\text{CuO} + \text{Al} \rightarrow \text{Cu} + \text{Al}_2\text{O}_3$ равна

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

Часть В**B 1**

Установите соответствие между формулой вещества и классом неорганических веществ
 ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА КЛАСС НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

- | | |
|-----------------------------|--------------------|
| 1) K_2SO_4 | А) основные оксиды |
| 2) H_2SiO_3 | Б) кислоты |
| 3) NaOH | В) соли |
| 4) K_2O | Г) щёлочи |

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам

1	2	3	4
---	---	---	---

B 2

Установите соответствие между уравнением реакции и типом химической реакции
 УРАВНЕНИЕ ТИП РЕАКЦИИ

- | | |
|--|-----------------------|
| 1) $\text{O}_2 + 4\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{HNO}_3$ | А) реакция разложения |
| 2) $\text{AgNO}_3 + \text{HCl} = \text{AgCl} + \text{HNO}_3$ | Б) реакция соединения |
| 3) $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$ | В) реакция замещения |
| 4) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ | Г) реакция обмена |

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам

1	2	3	4
---	---	---	---

Часть С**C 1**

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

Запишите ход решения и ответ на обратной стороне бланка или на отдельном листе.

C 2

Запишите уравнения реакций согласно цепочке превращений:



Для одной из реакций, протекающих в растворе, запишите ионные уравнения.