

**Негосударственное общеобразовательное частное учреждение**  
**«Современная Школа»**

Материал промежуточного контроля обучающихся 8 класса заочной формы обучения по химии

**Часть 1.**

**Ответом к заданиям 1–11 является одна цифра, которая соответствует номеру правильного ответа.**

1. К химическим явлениям относится процесс:

- 1) плавление парафина
- 2) ржавление гвоздя
- 3) испарение жидкой ртути
- 4) растворение сахара

2. В каком ряду приведены формулы только сложных веществ?

- 1)  $\text{CO}_2$ ,  $\text{O}_3$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{KOH}$
- 2)  $\text{NaOH}$ ,  $\text{HI}$ ,  $\text{H}_2$ ,  $\text{HNO}_3$
- 3)  $\text{CO}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{SiO}_2$
- 4)  $\text{NH}_3$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{Cl}_2$

3. Сложное вещество образовано двумя химическими элементами – азотом и кислородом, при этом на каждый атом азота приходится два атома кислорода. Химическая формула этого вещества?

- 1)  $\text{N}_2\text{O}_3$
- 2)  $\text{NO}_2$
- 3)  $\text{N}_2\text{O}_5$
- 4)  $\text{NO}$

4. Относительная молекулярная и молярная массы серной кислоты  $\text{H}_2\text{SO}_4$  соответственно равны

- 1) 98 и 196 г/моль
- 2) 98 и 49 г/моль
- 3) 49 и 49 г/моль
- 4) 98 и 98 г/моль

5. Коэффициенты перед веществами в уравнении реакции, схема которой  $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$  равны соответственно:

- 1) 2, 3, 4

- 2) 4, 2, 3
- 3) 4, 3, 2
- 4) 2, 3, 2

6. В 4-м периоде, I-A группе периодической системы находится химический элемент:

- 1) калий
- 2) кальций
- 3) натрий
- 4) медь

7. Какой объём при нормальных условиях будет иметь 4 моль кислорода  $O_2$ :

- 1) 89,6 л
- 2) 44,8 л
- 3) 22,4 л
- 4) 33,6 л

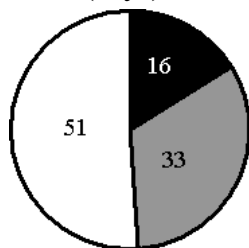
8.  $3 \cdot 10^{23}$  молекул углекислого газа  $CO_2$  составляют количество вещества, равное:

- 1) 1 моль
- 2) 0,1 моль
- 3) 0,5 моль
- 4) 0,2 моль

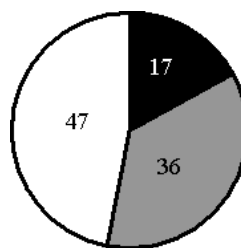
9. Какое уравнение соответствует реакции замещения?

- 1)  $3Ca + 2P \rightarrow Ca_3P_2$
- 2)  $2Al(OH)_3 \rightarrow Al_2O_3 + 3H_2O$
- 3)  $2NaOH + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + 2H_2O$
- 4)  $Mg + H_2SO_4 \rightarrow MgSO_4 + H_2$

10. Объём (н.у.) 30,8 г  $N_2O$  равен:



- 1) 7,84 л
- 2) 23 л
- 3) 22,4 л
- 4) 15,68 л

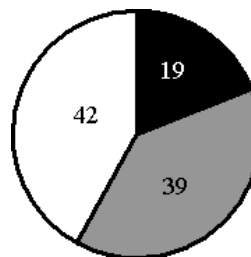


11. На какой диаграмме распределение массовых долей элементов соответствует количественному составу фосфата натрия  $Na_3PO_4$

- 1) 3)

2)

4)



## Часть 2

**Задания 12-13 на установление соответствия. К каждой цифре запишите необходимую букву. На задания 14 дайте развернутый ответ. Ответы записывайте чётко и разборчиво.**

12. Установите соответствие между количеством вещества гидроксида натрия NaOH и его массой

Количество вещества

Масса гидроксида натрия

- 1) 1 моль
- 2) 2 моль
- 3) 0,5 моль

- А) 20г
- Б) 40 г
- В) 80 г
- Г) 10 г

13. Установите соответствие между схемой реакции и коэффициентами в уравнении данной реакции

Схема реакции

Коэффициенты в уравнении реакции

- 1)  $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 2)  $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- 3)  $\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}$

- А) 4, 5, 2
- Б) 2, 2, 3
- В) 2, 3, 2, 2
- Г) 2, 1, 2,

14. Определите объём кислорода (н.у.), который образуется при разложении 90 г воды.  
Схема реакции:  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$ .

