

## Контрольная работа по химии в 9 классе

### Дема вариант

**A1.** В каком ряду степень окисления серы одинакова?

- 1)  $\text{CuSO}_4$ ,  $\text{Cu}_2\text{S}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$  2)  $\text{SO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_3$  3)  $\text{SO}_3$ ,  $\text{NH}_4\text{HSO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$  4)  $\text{Al}_2\text{S}_3$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_3$ .

**A2.** Укажите формулу кислоты, соответствующей описанию: кислородосодержащая, трехосновная, растворимая, слабая. 1)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  2)  $\text{H}_2\text{SiO}_3$  3)  $\text{H}_2\text{CO}_3$   
4)  $\text{H}_3\text{PO}_4$

**A3.** Укажите ОВР. 1)  $\text{MgO} + \text{CO}_2 = \text{MgCO}_3$  2)  $2\text{HgO} = 2\text{Hg} + \text{O}_2$

**A4.** Какая кристаллическая решётка у алмаза ?

- 1) ионная 2) металлическая 3) атомная 4) молекулярная

**A5.** В каком варианте вещества реагируют с цинком? 1) кислород, гидроксид натрия 2) медь, сера  
3) соляная кислота, оксид углерода (II) 4) цинк, раствор серной кислоты

**A6.** Укажите углеводороды ряда этилена. 1)  $\text{C}_8\text{H}_{16}$ ,  $\text{C}_5\text{H}_{10}$  2)  $\text{C}_4\text{H}_6$ ,  $\text{C}_9\text{H}_{18}$  3)  $\text{C}_4\text{H}_{10}$ ,  $\text{C}_9\text{H}_{20}$  4)  $\text{C}_6\text{H}_6$ ,  $\text{C}_9\text{H}_{12}$ .

**A7.** Укажите вещества –гомологи. 1) этен и пропен 2) бутен и гексан 3) этил и бутен 4) бутан и изобутан

**B1.** Установите соответствие.

Вид химической связи	Химическое соединение
А. Ковалентная полярная	1. $\text{N}_2\text{O}_3$
Б. Ионная	2. $\text{KCl}$
В. Ковалентная неполярная	3. $\text{Na}$
Г. Металлическая	4. $\text{O}_2$
	5. $\text{HF}$

**C1.** Составьте уравнения реакций по схеме.  $\text{S} \rightarrow \text{ZnS} \rightarrow \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{SO}_2 \rightarrow \text{SO}_3 \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4$

**C2.** Вычислите объём углекислого газа (н.у.), который образуется при горении 10 л. этана в 20 л. кислорода.

## Спецификация контрольных измерительных материалов

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

Содержание работ соответствует Федеральному государственному образовательному стандарту основного общего образования.

№ задания	Проверяемый элемент	Уровень сложности	Количество баллов
1	Степень окисления	Б	1
2	Классификация неорганических веществ	Б	1
3	Окислительно-восстановительная реакция	Б	1
4	Типы кристаллических решеток и химических связей	Б	1
5-6	Химические свойства классов неорганических веществ	Б	1
7-8	Классы органических веществ	Б	1
В1	Типы химических связей	П	4
С1	Генетическая связь между классами неорганических веществ.	С	6
С2	Решение задач «Расчёт объёма продукта реакции, если одно из реагирующих веществ дано в избытке»	С	3

### 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 записан 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 4 баллами, за каждый правильный ответ правильный ответ – 1 балл, за неверный ответ (или его отсутствие) – 0 баллов.

Задание *части 3* (с развёрнутым ответом) считается выполненным верно, если правильно записаны все уравнения реакций (6 баллов). За каждое правильно записанное уравнение реакций – 1 балл.(С1).

С2. Правильно записаны уравнение реакции-1б.

Задача решена правильно-3б

Максимальное количество баллов

Вид работы	Максимальное количество баллов			
	Часть 1	Часть 2	Часть 3	Итого
Итоговая контрольная работа	8	4	9	21

Государственное бюджетное общеобразовательное учреждение Самарской области  
средняя общеобразовательная школа №3 города Похвистнево городского округа  
Похвистнево Самарской области

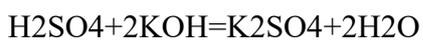
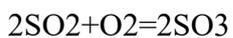
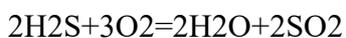
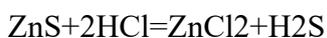
*Оценивание работы*

Вид работы	Количество баллов	% выполнения работы	Оценка
Итоговая контрольная работа	Менее 11	Менее 50	«2»
	11-14	50–69	«3»
	15-18	70–85	«4»
	19-21	86–100	«5»

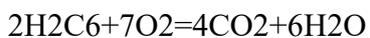
Ответы к заданиям .

A1	A2	A3	A4	A5	A6	A7	Б1
3	4	2	3	1	1	1	1243

C2.



C3.



$$V(\text{CO}_2) = 20 \text{ л.}$$