



Государственное бюджетное общеобразовательное учреждение
Самарской области средняя общеобразовательная школа
имени ветерана Великой Отечественной войны Танчука И.А.
с.Георгиевка муниципального района Кинельский Самарской области

446416 Самарская область Кинельский район с. Георгиевка ул. Специалистов д. 17
тел. 8(84663)2-72-72 (директор) 8(84663)2-72-71 (учительская) 8(84663)2-73-40 (бухгалтерия)
факс 8(263)2-72-72 e-mail: so_knl_georg_sch@samara.edu.ru <https://georgschool.minobr63.ru>
ИНН 6350018608 КПП 635001001 ОКПО 42528258 ОГРН 116350001261

РАССМОТРЕНО

на заседании МО "Экологическое"

Руководитель МО
Шафигулина О.С.
Пр.№1 от 28.08.23г.

СОГЛАСОВАНО

заместителем директора
по УВР

Калентьева Ю.В.
от 28.08.23г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор ГБОУ СОШ
с.Георгиевка

Ивлиева Р.К.
№ 71 Од от 29.08.23г.

**Демоверсия промежуточной аттестации по химии
8 класс**

Дорогой восьмиклассник!

На выполнение контрольной работы отводится 100 минут. Работа состоит из 3 частей и включает 22 задания.

Часть 1 включает 15 заданий базового уровня (A1-A15). К каждому заданию дается 4 варианта ответа, из которых только один правильный. За выполнение каждого задания - 1 балл.

Часть 2 состоит из 4 заданий повышенного уровня (B1-B4), на которые надо дать краткий ответ в виде числа или последовательности цифр. За выполнение каждого задания - 2 балла.

Часть 3 содержит 3 наиболее сложные объемные задания (C1-C3), которые требуют полного ответа. За выполнение задания ты можешь получить C1 – 3 балла, C2 – 5 баллов и C3 – 3 балла.

Баллы, полученные за выполненные задания, суммируются. Максимально ты можешь набрать 34 баллов. Желаю успеха!

Система оценивания работы:

0-8 баллов – «2»	9-17 баллов – «3»
18-26 баллов – «4»	27-34 баллов – «5»

Итоговая контрольная работа за курс 8 класса

ВАРИАНТ-1

Часть 1

При выполнении заданий этой части под номером выполняемого вами задания поставьте знак «X» в клеточку, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа.

A1. Число атомов всех химических элементов в молекуле серной кислоты равно:

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

A2. Элемент второго периода главной подгруппы III группы ПСХЭ - это:

- | | |
|----------|------------|
| 1) литий | 3) кальций |
| 2) бор | 4) магний |

A3. Число протонов, нейтронов и электронов в атоме фтора ${}^{19}_9F$

- | | |
|--------------------------------------|-------------------------------------|
| 1) $p^+ - 9; n^0 - 10; \bar{e} - 19$ | 3) $p^+ - 9; n^0 - 10; \bar{e} - 9$ |
| 2) $p^+ - 10; n^0 - 9; \bar{e} - 10$ | 4) $p^+ - 9; n^0 - 9; \bar{e} - 19$ |

A4. Группа формул веществ с ковалентным типом связи:

- | | |
|----------------------|----------------------|
| 1) H_2S, P_4, CO_2 | 3) $HCl, NaCl, H_2O$ |
| 2) H_2, Na, CuO | 4) CaO, SO_2, CH_4 |

A5. Верны ли следующие высказывания?

А. В главной подгруппе неметаллические свойства атомов элементов с увеличением порядкового номера усиливаются.

Б. В главной подгруппе неметаллические свойства атомов элементов с увеличением порядкового номера ослабевают.

- | | |
|-----------------------|--------------------------|
| 1) верно только А | 3) верно только Б |
| 2) верны оба суждения | 4) оба суждения не верны |

A6. Аллотропная модификация кислорода:

- | | |
|-----------------|----------|
| 1) графит | 3) озон |
| 2) белый фосфор | 4) алмаз |

A7. Запись 3O_2 означает:

- | | |
|-------------------------|-----------------------|
| 1) 2 молекулы кислорода | 3) 5 атомов кислорода |
| 2) 3 молекулы кислорода | 4) 6 атомов кислорода |

A8. Ряд формул, в котором все вещества – оксиды:

- | | |
|---|---|
| 1) SO_3 , MgO , CuO | 3) ZnO , ZnCl_2 , H_2O |
| 2) KOH , K_2O , MgO | 4) H_2SO_4 , Al_2O_3 , HCl |

A9. Формула сульфата железа (III):

- | | |
|--------------------|---------------------------------|
| 1) FeS | 3) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ |
| 2) FeSO_4 | 4) $\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$ |

A10. Физическое явление - это:

- | | |
|--------------------|-----------------------|
| 1) испарение воды | 3) горение керосина |
| 2) скисание молока | 4) появление ржавчины |

A11. Сумма всех коэффициентов в уравнении реакции, схема которой $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$ равна:

- | | |
|------|------|
| 1) 6 | 3) 9 |
| 2) 3 | 4) 4 |

A12. Схема, являющаяся уравнением химической реакции:

- | | |
|--|--|
| 1) $\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CuO}$ | 3) $2\text{HgO} \rightarrow 2\text{Hg} + \text{O}_2$ |
| 2) $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$ | 4) $\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{H}_2 + \text{ZnCl}_2$ |

A13. Вещество, при растворении которого в воде электролитической диссоциации практически не происходит:

- | | |
|---------------------|--------------------|
| 1) гидроксид натрия | 3) хлорид серебра |
| 2) сульфат калия | 4) нитрат алюминия |

A14. Одновременно могут находиться в растворе ионы:

- | | |
|--|---|
| 1) Na^+ , H^+ , Ba^{2+} , OH^- | 3) Mg^{2+} , K^+ , NO_3^- , SO_4^{2-} |
| 2) Fe^{2+} , Na^+ , OH^- , SO_4^{2-} | 4) Ca^{2+} , H^+ , CO_3^{2-} , Cl^- |

A15. Верны ли следующие высказывания?

A. Оксид фосфора (V) - кислотный оксид.

Б. Соляная кислота - одноосновная кислота.

- | | |
|-----------------------|--------------------------|
| 1) верно только А | 3) верно только Б |
| 2) верны оба суждения | 4) оба суждения не верны |

Часть 2

В задании В1 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов, а затем полученную последовательность цифр перенесите в бланк ответов без пробелов и других символов. (Цифры в ответе могут повторяться).

В1. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

Формула вещества:

- А) H_3PO_4
 Б) SO_3
 В) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
 Г) CaCl_2

Класс соединения:

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

А	Б	В	Г

Ответом к заданию В2-В3 является последовательность цифр, которые соответствуют номерам правильных ответов. Запишите выбранные цифры в бланк ответов в порядке возрастания без пробелов и других символов.

В2. Уравнения реакции замещения:

- 1) $\text{BaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ba}(\text{OH})_2$
 2) $\text{CuO} + \text{H}_2 = \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$
 3) $3\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 = \text{K}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$
 4) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 5) $2\text{NH}_3 = \text{N}_2 + 3\text{H}_2$
 6) $\text{Mg} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$

Ответ: _____

В3. С раствором гидроксида натрия реагируют:

- 1) сульфат меди (II)
 2) оксид меди (II)
 3) гидроксид калия
 4) азотная кислота
 5) магний
 6) оксид углерода (IV)

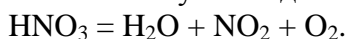
Ответ: _____

Ответом к заданию В4 является число. Запишите это число в бланк ответов без указания единиц измерения.

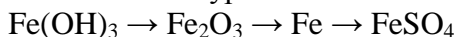
В4. Масса соли, содержащейся в 150 г 5 %-ного раствора соли, равна ____ г. (Запишите число с точностью до десятых).

Часть 3

Запишите номер задания и полное решение

С1. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:

Определите окислитель и восстановитель.

С2. Составьте уравнения химических реакций согласно схеме:

Назовите все сложные вещества, укажите тип реакции.

С3. По уравнению реакции $\text{Fe}(\text{OH})_2 = \text{FeO} + \text{H}_2\text{O}$ определите массу оксида железа (II), образовавшегося при разложении 45 г исходного вещества.