

Муниципальное казённое общеобразовательное учреждение
“ Ольгинская средняя общеобразовательная школа п. Ольга”
Ольгинского района Приморского края



Демонстрация

Итоговая контрольная работа за курс 8 класса

ВАРИАНТ-1

Часть 1

При выполнении заданий этой части выберите один правильный ответ.

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

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

A2. Число протонов, нейтронов и электронов в атоме фтора



- | | |
|--------------------------------------|-------------------------------------|
| 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) $p^+ - 9; n^0 - 9; \bar{e} - 19$ |

A3. 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

A4. Вещество, при растворении которого в воде электролитической диссоциации практически не происходит:

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

A5. 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^-

A6. 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

Ответы:

A1	A2	A3	A4	A5	A6

Часть 2

В задании В1 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов. (Цифры в ответе могут повторяться).

В1. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

Формула вещества:

Класс соединения:

- | | |
|---------------|----------------------------|
| A) H_3PO_4 | 1) соль |
| Б) SO_3 | 2) основной оксид |
| В) $Cu(OH)_2$ | 3) нерастворимое основание |
| Г) $CaCl_2$ | 4) кислотный оксид |
| | 5) кислота |
| | 6) растворимое основание |

Ответы:

А	Б	В	Г

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

В2. С раствором гидроксида натрия реагируют:

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

Ответ: _____

Ответом к заданию В3 является число. Запишите это число в ответе без указания единиц измерения.

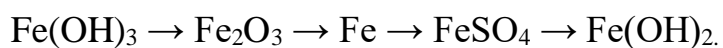
В3. Масса соли, содержащейся в 150г 5 %-ного раствора соли, равна _____ г.
(Запиши число с точностью до десятых).

Ответ: _____ г.

Часть 3

Запишите номер задания и полное решение

С1. Составьте уравнения химических реакций согласно схеме:



Назовите все сложные вещества, укажите тип реакции, в 4 химической реакции составьте ионное полное и сокращенное уравнение.

Итоговая контрольная работа за курс 8 класса

ВАРИАНТ-2

Часть 1

При выполнении заданий этой части выберите один правильный ответ.

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

- | | |
|------|-------|
| 1) 3 | 3) 10 |
| 2) 6 | 4) 8 |

A2. Число протонов, нейтронов и электронов в атоме хлора



- | | |
|-----------------------------------|-----------------------------------|
| 1) $p^+ - 18; n^0 - 18; e^- - 18$ | 3) $p^+ - 17; n^0 - 18; e^- - 18$ |
| 2) $p^+ - 17; n^0 - 17; e^- - 17$ | 4) $p^+ - 17; n^0 - 18; e^- - 17$ |

A3. Группа формул веществ с ионным типом химической связи:

- | | |
|---|--|
| 1) $\text{Na}_2\text{S}, \text{KCl}, \text{HF}$ | 3) $\text{CO}_2, \text{BaCl}_2, \text{NaOH}$ |
| 2) $\text{K}_2\text{O}, \text{NaH}, \text{NaF}$ | 4) $\text{Ca}, \text{O}_2, \text{AlCl}_3$ |

A4. Вещество, которое в водном растворе полностью диссоциирует:

- | | |
|---------------|------------------|
| 1) оксид меди | 3) сульфат бария |
|---------------|------------------|

2) нитрат калия

4) гидроксид железа (III)

A5. Одновременно не могут находиться в растворе ионы:

1) H^+ , Ba^{2+} , OH^- , NO_3^-

3) Zn^{2+} , K^+ , Cl^- , SO_4^{2-}

2) Fe^{2+} , Na^+ , NO_3^- , SO_4^{2-}

4) K^+ , Na^+ , OH^- , Cl^-

A6. Верны ли следующие высказывания?

A. Серная кислота – двухосновная.

Б. Оксид калия – основной оксид.

1) верно только А

3) верно только Б

2) верны оба суждения

4) оба суждения не верны

Ответы:

A1	A2	A3	A4	A5	A6

Часть 2

В задании В1 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов. (Цифры в ответе могут повторяться).

В1. Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

Формула вещества:

Класс соединения:

А) $LiOH$

1) соль

Б) SO_2

2) основной оксид

В) HNO_3

3) нерастворимое основание

Г) $CaCO_3$

4) кислотный оксид

5) кислота

6) растворимое основание

А	Б	В	Г

--	--	--	--

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

В2. В реакцию с раствором соляной кислоты вступают:

- | | |
|---------------------|--------------------|
| 1) ртуть | 4) карбонат натрия |
| 2) гидроксид магния | 5) хлорид бария |
| 3) оксид натрия | 6) оксид серы (VI) |

Ответ: _____

Ответом к заданию В3 является число. Запишите это число в бланк ответов без указания единиц измерения.

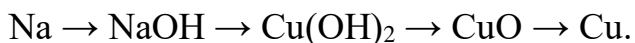
В3. В 450г воды растворили 50г соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна _____%. (Запиши число с точностью до десятых).

Ответ: _____г.

Часть 3

Запишите номер задания и полное решение.

С1. Составьте уравнения химических реакций согласно схеме



Назовите все сложные вещества, укажите тип реакции, во 2 химической реакции составьте ионное полное и сокращенное уравнение.

Дорогой восьмиклассник!

На выполнение контрольной работы отводится 40 минут. Работа состоит из 3 частей и включает 10 заданий.

Часть 1 включает 6 заданий базового уровня (А1-А6). К каждому заданию дается 4 варианта ответа, из которых только один правильный. За выполнение каждого задания - 1 балл.

Часть 2 состоит из 3 заданий повышенного уровня (В1-В3), на которые надо дать краткий ответ в виде числа или последовательности цифр. За выполнение каждого задания - 2 балла.

Часть 3 содержит 1 наиболее сложное объемное задание С1, которое требует полного ответа. За выполнение задания ты можешь получить 4 балла.

Баллы, полученные за выполненные задания, суммируются. Максимально ты можешь набрать 16 баллов. Желаю успеха!

Система оценивания работы:

0 – 6 баллов – «2»

7 – 10 баллов – «3»

11 – 14 баллов – «4»

15 – 16 баллов – «5»

Ответы: 1вариант

A1	A2	A3	A4	A5	A6
3	3	1	3	3	4

В1.

A	Б	В	Г
5	4	3	1

В2.

В3.

146

7,5г

С1.

- 1) $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ (реакция разложения)
- 2) $2\text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow 4\text{Fe} + 3\text{O}_2\uparrow$ (реакция разложения)
- 3) $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$ (реакция замещения)
- 4) $\text{FeSO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2\downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$ (реакция обмена)
 $\text{Fe}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{Na}^+ + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2\downarrow + 2\text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
 $\text{Fe}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2\downarrow$

Ответы: 2 вариант

A1	A2	A3	A4	A5	A6
4	4	2	2	1	4

B1.

A	Б	В	Г
6	4	5	1

B2.

234

B3.

10%

C1.

- 1) $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2\uparrow$ (реакция замещения)
- 2) $2\text{NaOH} + \text{CuCl}_2 \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2\downarrow + 2\text{NaCl}$ (реакция обмена)
 $2\text{Na}^+ + 2\text{OH}^- + \text{Cu}^{2+} + \text{Cl}_2^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2\downarrow + 2\text{Na}^+ + 2\text{Cl}^-$
 $2\text{OH}^- + \text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2\downarrow$
- 3) $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$ (реакция разложения)
- 4) $2\text{CuO} \rightarrow 2\text{Cu} + \text{O}_2\uparrow$ (реакция разложения)