

Фонд оценочных средств

8 класс

№ п/п	Тема работы	Форма контроля	Назначение КИМов	Источник
1	Вещества и химические реакции	Контрольная работа №1	Работа направлена на проверку знаний учащихся о веществах; умение определять типы химических реакций, умение характеризовать химические элементы.	Самостоятельный вариант
2	Вода. Растворы. Основания	Контрольная работа №2	Работа проверяет умения составлять формулы веществ, уравнения реакций и решать задачи с применением формулы массовой доли вещества в растворе.	Контрольно-измерительные материалы. Химия 8 класс. А.С. Корощенко, А.В.Яшукова 2018г
3	Основные классы неорганических соединений	Контрольная работа №3	Работа проверяет знания основных классов неорганических соединений, умение давать названия веществам, распознавать химические вещества по классам	Контрольно-измерительные материалы по курсу химии 8класса. Рожкова Л.В.
4	Окислительно-восстановительные реакции	Контрольная работа №4	Работа проверяет умения применять «степени окисления» для определения процессов окисления и восстановления	Контрольно-измерительные материалы по курсу химии 8класса. Рожкова Л.В.

9 класс

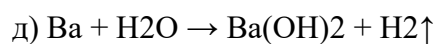
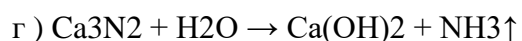
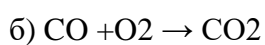
№ п\п	Тема работы	Форма контроля	Назначение КИМов	Источник
1	Повторение и углубление знаний курса 8 класса	Контрольная работа №1	Направлена на обобщение, повторение и систематизирование знаний учащихся об атомах, молекулах, строении атома, периодической системе химических элементов, простых и сложных веществах, атомной и молекулярной массах.	Самостоятельный вариант
2	Электролитическая диссоциация	Контрольная работа №2	Работа проверяет умение давать определения кислотам, щелочам, растворимым солям, знание их основных свойств; умения составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей, солей.	Контрольно-измерительные материалы. Химия 9 класс. А.С. Корощенко, А.В.Яшукова 2018г
3	Общая характеристика химических элементов 4 группы	Контрольная работа №3	Направлена на проверку знаний об элементах IV группы, особенностях аллотропных видоизменений углерода, физических и химических свойствах углерода.	Контрольно-измерительные материалы. Химия 9 класс. А.С. Корощенко, А.В.Яшукова 2018г
4	Важнейшие металлы и их соединения	Контрольная работа №4	Направлена на проверку знаний о свойствах элементов металлов в зависимости от расположения в ПСХЭ, умение составлять уравнения химических реакций	Контрольно-измерительные материалы по курсу химии 9 класса. Рожкова Л.В.

			металлов неметаллами.	с	
--	--	--	--------------------------	---	--

Контрольная работа «Вещества и химические реакции» (8 класс)

Вариант – 1

1. Расставьте коэффициенты, определите тип реакции:



2. Рассчитать степени окисления для каждого элемента в веществе



3. записать формулы веществ:

А) хлорид магния

Б) сульфат железа (III)

В) соляная кислота

4. В реакции меди с кислородом (O_2) образовалось 800 г оксида меди (II). Рассчитать, какая масса меди вступила в реакцию с кислородом?

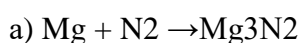
5. Составить уравнения и определить тип реакции:

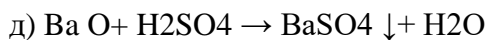
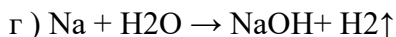
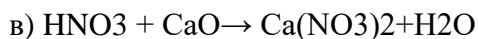
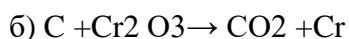
А) хлорид железа (II) + гидроксид натрия

Б) цинк + серная кислота

Вариант – 2

1. Расставьте коэффициенты, определите тип реакции:





2. Рассчитать степени окисления для каждого элемента в веществе



3. Записать формулы веществ:

А) сульфид железа (III)

Б) серная кислота

В) гидроксид меди (II)

4. По уравнению реакции $CuCl_2 + Mg \rightarrow MgCl_2 + Cu$, вычислите количество вещества меди, если в реакцию с хлоридом меди (II) вступило 480 г магния.

5. Составить уравнение и определить тип реакции

А) сульфат бария + серная кислота

Б) соляная кислота + карбонат кальция

Контрольная работа «Повторение и углубление знаний курса 8 класса» (9 класс)

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.

А 1. Химический элемент, имеющий схему строения атома $+8)2)6$, в Периодической системе занимает положение:

- 1) 2-й период, главная подгруппа VII группа
- 2) 2-й период, главная подгруппа VI группа
- 3) 3-й период, главная подгруппа VI группа
- 4) 2-й период, главная подгруппа II группа

А 2. Элемент с наиболее ярко выраженными металлическими свойствами:

- | | |
|----------|------------|
| 1) калий | 3) натрий |
| 2) литий | 4) рубидий |

А 3. Оксид элемента Э с зарядом ядра + 11 соответствует общей формуле:

- | | |
|-----------|-----------|
| 1) $Э_2O$ | 3) $ЭO_2$ |
| 2) $ЭO$ | 4) $ЭO_3$ |

А 4. Схема превращений $C^0 \rightarrow C^{+4}$ соответствует химическому уравнению:

- 1) $CO_2 + CaO = CaCO_3$ 3) $C + 2CuO = 2Cu + CO_2$
2) $CO_2 + H_2O = H_2CO_3$ 4) $2C + O_2 = 2CO$

А 5. Элементом Э в схеме превращений $Э \rightarrow Э_2O_5 \rightarrow H_3ЭO_4$ является:

- 1) азот 3) углерод
2) сера 4) фосфор

А 6. Верны ли следующие высказывания?

А. В группе с увеличением порядкового номера элемента кислотные свойства гидроксидов усиливаются.

Б. В группе с увеличением порядкового номера элемента кислотные свойства гидроксидов ослабевают.

- 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 последовательность цифр без пробелов и других символов.

В1. Установите соответствие между атомом и строением внешнего энергетического уровня:

Частица:

- А) Mg
Б) К
В) Cl
Г) S

Распределение электронов:

- 1) ... $3s^2 3p^5$
2) ... $3s^2$
3) ... $4s^1$
4) ... $4s^2 4p^2$
5) ... $2s^2 2p^6$
6) ... $3s^2 3p^4$

Ответом к заданию В 2 является последовательность цифр в порядке возрастания.

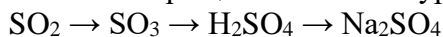
В 2. С раствором гидроксида натрия реагируют:

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

Часть 3

Запишите номер задания и полное решение

С 1. По схеме превращений составьте уравнения реакций в молекулярном виде. Для превращения № 3 запишите полное и сокращенное ионные уравнения.



Вариант – 2

Часть 1

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

А 1. Химический элемент, имеющий схему строения атома $+12)2)8)2$, в Периодической системе занимает положение:

- 1) 2-й период, главная подгруппа II группа
2) 2-й период, главная подгруппа VIII группа
3) 3-й период, главная подгруппа II группа
4) 4-й период, главная подгруппа II группа

А 2. Элемент с наиболее ярко выраженными неметаллическими свойствами:

- | | |
|-------------|------------|
| 1) германий | 3) олово |
| 2) кремний | 4) углерод |

А 3. Оксид элемента Э с зарядом ядра + 15 соответствует общей формуле:

- | | |
|--------------------|----------------------------------|
| 1) ЭО | 3) Э ₂ О ₅ |
| 2) ЭО ₂ | 4) Э ₂ О ₇ |

А 4. Схема превращений $S^{+4} \rightarrow S^{+6}$ соответствует химическому уравнению:

- | | |
|--------------------------|---------------------------------------|
| 1) $SO_2 + CaO = CaSO_3$ | 3) $H_2SO_4 + 2KOH = K_2SO_4 + 2H_2O$ |
| 2) $2SO_2 + O_2 = 2SO_3$ | 4) $Fe + S = FeS$ |

А 5. Элементом Э в схеме превращений $Э \rightarrow ЭО \rightarrow Э(OH)_2$ является:

- | | |
|-------------|-----------|
| 1) алюминий | 3) железо |
| 2) барий | 4) медь |

А 6. Верны ли следующие высказывания?

А. В периоде с увеличением порядкового номера элемента радиус атома увеличивается.

Б. В периоде с увеличением порядкового номера элемента радиус атома не изменяется.

- | | |
|-----------------------|--------------------------|
| 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 последовательность цифр без пробелов и других символов.

В1. Установите соответствие между атомом и строением внешнего энергетического уровня:

Частица:	Распределение электронов:
А) С	1) ... $1s^1$
Б) Li	2) ... $2s^1$
В) O	3) ... $2s^2 2p^4$
Г) Si	4) ... $3s^2 3p^2$
	5) ... $4s^2 4p^4$
	6) ... $2s^2 2p^2$

Ответом к заданию В 2 является последовательность цифр в порядке возрастания.

В 2. В реакцию с раствором соляной кислоты вступают:

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

Часть 3

Запишите номер задания и полное решение

С 1. По схеме превращений составьте уравнения реакций в молекулярном виде. Для превращения № 3 запишите полное и сокращенное ионные уравнения.

