**Контрольная работа №1 по теме Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курс 9 класса»**

Дорогой девятиклассник!

На выполнение контрольной работы отводится 40 минут. Работа состоит из 3 частей и включает 9 заданий.

Часть 1 включает 6 заданий базового уровня (А1 – А6). К каждому заданию дается 4 варианта ответа, из которых только один правильный. За каждый правильный ответ дается 1 балл. Максимальный балл за 1 часть – 6 баллов.

Часть 2 состоит из 2 заданий повышенного уровня (В1 – В2), на которые надо дать краткий ответ в виде числа или последовательности цифр. За каждый правильный ответ ты получишь 2 балла. Максимальный балл за 2 часть – 4 балла.

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

Баллы, полученные за выполненные задания, суммируются. Постарайся набрать наибольшее количество баллов. Максимальный первичный балл – 13 баллов.

Система оценивания работы.

0 – 6 баллов – «2» 7 – 9 баллов – «3»

10 – 11 баллов – «4» 12 – 13 баллов – «5»

***Контрольная работа № 1***

***Введение в курс 9 класса***

**ВАРИАНТ -2**

**Часть 1**

При выполнении заданий этой части под номером выполняемого вами задания поставьте знак «Х» 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) Э2О 3) ЭО2

2) ЭО 4) ЭО3

**А 4.** Схема превращений C0 → C+4 соответствует химическому уравнению:

1) CO2 + СаО = CаСО3 3) C + 2CuO = 2Cu + CO2

2) CO2 + Н2О = Н2СО3 4) 2C + O2 = 2CO

**А 5.** Элементом Э в схеме превращений Э → Э2О5 → Н3ЭО4 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: Распределение электронов:**

А) Mg 1) … 3s23p5

Б) K2) … 3s2

В) Cl3) … 4s1

Г) S4) … 4s2 4p2

5) … 2s22p6

6) … 3s23p4

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 калия6) 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.

SO2 → SO3 → H2SO4 → Na2SO4

**Контрольная работа №1 по теме Повторение основных вопросов курса 8 класса и введение в курс 9 класса»**

Дорогой девятиклассник!

На выполнение контрольной работы отводится 40 минут. Работа состоит из 3 частей и включает 9 заданий.

Часть 1 включает 6 заданий базового уровня (А1 – А6). К каждому заданию дается 4 варианта ответа, из которых только один правильный. За каждый правильный ответ дается 1 балл. Максимальный балл за 1 часть – 6 баллов.

Часть 2 состоит из 2 заданий повышенного уровня (В1 – В2), на которые надо дать краткий ответ в виде числа или последовательности цифр. За каждый правильный ответ ты получишь 2 балла. Максимальный балл за 2 часть – 4 балла.

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

Баллы, полученные за выполненные задания, суммируются. Постарайся набрать наибольшее количество баллов. Максимальный первичный балл – 13 баллов.

Система оценивания работы.

0 – 6 баллов – «2» 7 – 9 баллов – «3»

10 – 11 баллов – «4» 12 – 13 баллов – «5»

***Контрольная работа № 1***

***Введение в курс 9 класса***

**ВАРИАНТ -3**

**Часть 1**

При выполнении заданий этой части под номером выполняемого вами задания поставьте знак «Х» 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) Э2О5

2) ЭО2 4) Э2О7

**А 4.** Схема превращений S+4 → S+6 соответствует химическому уравнению:

1) SO2 + CaO = CaSO3 3) H2SO4 + 2KOH = K2SO4 + 2H2O

2) 2SO2 + O2 = 2SO3 4) Fe + S = FeS

**А 5.** Элементом Э в схеме превращений Э → ЭО→ Э(ОH)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) C 1) … 1s1

Б) Li2) … 2s1

В) O3) … 2s22p4

Г) Si4) … 3s23p2

5) … 4s2 4p4

6) … 2s22p2

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 натрия6) 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.

С → СО2 → Na2CO3 → CaCO3