Дорогой девятиклассник!

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 каждый правильный ответ дается 1 балл. Максимальный балл за 1 часть – 6 баллов.

Часть 2 состоит из 3 заданий повышенного уровня (В1 – В3), 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 – 6 баллов.

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 – 15 баллов.

Система оценивания работы.

0 – 6 баллов – «2» 7 – 9 баллов – «3»

10 – 12 баллов – «4» 13 – 15 баллов – «5»

***Контрольная работа № 3***

***НЕМЕТАЛЛЫ***

**ВАРИАНТ -4**

**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.** Формулы высшего оксида и летучего водородного соединения элемента Э с электронной формулой атома ls22s22p63s23p3:

 1) ЭO2 и ЭН4 3) ЭО3 и Н2Э

 2) Э2О5 и ЭН3 4) Э2О7 и НЭ

**А 2.** Способность атомов принимать электроны увеличивается в ряду:

 1) P – S – Cl – Si 3) Si – P – S – Cl

 2) Cl – S – P – Si 4) S - Si – P – Cl

**А 3**. Схеме превращения С0 → С+4 соответствует химическое уравнение:

 1) 2С + О2 = 2СО 3) С + 2СuО = 2Сu + СО2

2) СО2 + СаО = СаСО3 4) С + 2Н2 = СН4

**А 4**. Оксид серы (IV) не взаимодействует с веществом, формула которого:

1) NaOH 2) Н2О 3) СО2 4) СаО

**А 5.** Ион SO42- можно обнаружить с помощью раствора, содержащего катион:

 1) бария 3) калия

 2) водорода 4) меди

А 6. Верны ли следующие высказывания?

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

**Б.** В группе с увеличением порядкового номера элемента кислотные свойства оксидов 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 частицей и электронной формулой

ЧАСТИЦА ЭЛЕКТРОННАЯ ФОРМУЛА

А) S+6 1) 1s22s2

Б) F- 2) ls22s22p63s2

В) О 3) 1s22s22p63s23p5

Г) C -44) 1s22s22p63s23p3

5) ls22s22p6

6) 1s22s22p4

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

**В 2.** Фосфор взаимодействует с веществами:

 1) Н2О 4) NaOH

 2) Са 5) O2

 3) Cl2 6) Na

Ответом к заданию В 3 является число. Запишите это число в бланк ответов без указания единиц измерения.

**В 3.** Массовая доля кислорода (в %) в кремниевой кислоте равна \_\_\_\_\_\_\_ (запишите число, с точностью до десятых)

**Часть 3**

Запишите номер задания и полное решение

**С 1.** По уравнению реакции N2 + 3Н2 ⮀ 2NН3 рассчитайте объемы исходных веществ (н. у.), необходимые для получения 2 моль аммиака.

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 № 4***

***Итоговая контрольная работа***

**ВАРИАНТ -1**

**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.** Схема распределения электронов по слоям в атоме химического элемента, образующего соединения, соответствующие общим формулам Н2Э и ЭО3

1) 2е,6е 3) 2е,8е,6е

2) 2е,8е,5е 4) 2е,8е,7е

**А 2.** Ряд элементов, расположенных в порядке увеличения атомных радиусов:

1) S, P, Si 3) Se, S, O

2) P, S, О 4) Be, B, Al

**А 3**. Оксид углерода (IV) является

1) амфотерным 3) несолеобразующим

2) кислотным 4) основным

**А 4.** Необратимая химическая реакция произойдет при сливании растворов веществ, формулы которых:

1) KOH и NaCl 3) CuCl2 и KOH

2) MgCl2 и HNO3 4) Al2(SO4 )3  и Cu(NO3)2

**А 5.** Уравнению реакции 2NO + O2 = 2NO2 соответствует схема превращения:

1) N+2 → N+5 3) N-3 → N+2

2) N+4 → N0 4) N+2 → N+4

**А 6.** Верны ли следующие высказывания?

**А.** Степень окисления атома хрома в соединении CrO равна +3

**Б.** Степень окисления атома хрома в соединении Cr2O3 равна +3

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 формулами исходных веществ и продуктов реакций:

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА: ПРОДУКТЫ РЕАКЦИЙ

А) Ca и S 1) Сa(OH)2

Б) Ca(OH)2 и H2SO4 2) Ca2S

В) CaO и H2O 3) CaS

Г) Ca и O2 4) CaSO4 и 2H2O

5) Сa(OH)2 и H2

6) CaO

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

**В 2**. С разбавленной серной кислотой реагируют:

1) Cu 4) Mg

2) CuO 5) BaCl2

3) NaOH6) SO2

**Часть 3**

Запишите номер задания и полное решение

**C1.** Какой объем оксида углерода (IV) образуется при взаимодействии 60г карбоната кальция, содержащего 10% примесей, с соляной кислотой?