# Контрольная работа по химии 9 класс

Вариант I

R каждому из заданий 1-6 даны 4 варианта ответа, из которых только один правильный. Выберите правильный вариант ответа (зп *каждый правильный ответ один балл)*

1. Химический элемент, имеющий схему строения атома + 14 )2)8)4, в Периодической системе занимает положение:
2. 4-й период, главная подгруппа III группа
3. 2-й период, главная подгруппа IV группа
4. 3-й период, главная подгруппа IV группа
5. 3-й период, главная подгруппа II группа
6. Ряд элементов, расположенных в порядке увеличения атомных радиусов:
7. S, Р, Si 3) Se, S, О
8. Р, S, О 4) Be, В, Al
9. Вещества, формулы которых — Al(OH)з и (NH 4)3PO4 , являются соответственно

) амфотерным гидроксидом и кислотой

2) амфотерным гидроксидом и солью

) основанием и кислотой

4) основанием и солью

1. Схема превращений С0 --• C“4 соответствует химическому **уравнению:**

) СОН + CaO = СаСОз 3) С + 2CuO = 2Cu + COM

2) СОН + НЛО = НзСОз 4) 2C + Оз = 2СО

1. **Сокращенное ионное уравнение Al'“** + ЗОН- = Al(OH)зJ соответствует **взаимодействию:**

) алюминия с водой,

2) алюминия со щелочью,

) оксида алюминия со щелочью,

4) сульфата алюминия со щелочью.

1. Необратимая химическая реакция произойдет **при сливании** растворов веществ, формулы

) NaCl и MgSO4

1. HCl и NazSO4
2. NaOH и Ш
3. КОН и CuClz
4. При выполнении задания из предложенного **перечня ответов выберите два правильных** и

**запишите цифры, под** которыми они указаны. (2 *балла)*

Среди химических элементов Mg,Si,S

1. наибольший радиус имеют атомы серы
2. наибольшую электроотрицательность имеет магний
3. степень окисления —4 и +4 характерны только для кремния
4. только cepa образует высший оксид с кислотными свойствами
5. простое вещество-металл образует только магний Ответ:
6. Установите соответствие между формулами исходных веществ и продуктов реакций: (2 *балла)*

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА: А) ЅОз и НЛО

Б) HCl и NazS В) NazOu НзЅО4



ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ:

1. НзЅОз
2. NazSO4 и HzO
3. нзs
4. НзЅО4
5. NaCl и HIS
6. НЛО и ЅОз



Для заданий 9и 10 напишите развернутый ответ *(3 балла)*

1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

BaO --• Ba(OH)z --• ВаСОз --• BaClz

1. При взаимодействии 10,8 г алюминия с соляной кислотой было получено 12,8 л водорода. Сколько это составляет процентов от теоретически возможного?