# Контрольная работа по химии

9 класс Вариант II

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 + 8 )2)6, в Периодической системе занимает положение:
2. 2-й период, главная подгруппа VII группа
3. 2-й период, главная подгруппа VI группа
4. 3-й период, главная подгруппа VI группа
5. 2-й период, главная подгруппа II группа
6. В каком ряду химические элементы расположены в порядке уменьшения радиуса атома?
7. B,N,P 2) О,S, Se 3) Br, Cl, F 4) Cl, S, Р.
8. Rарбонат кальция и оксид калия являются соответственно

) простым и сложным веществами

1. простыми веществами

) сложным и простым веществами

4) сложными веществами

1. Схема **превращений S“4** --• S“6 соответствует **химическому уравнению:**

) ЅОз + CaO = СаЅОз 3) НзЅО4 + 2KOH = КзЅО4 + 2НзО

2) 2ЅОз + Оз = 2ЅОз 4) Fe + S = FeS

1. **Сокращённое ионное уравнение Ва2“** + SO-42

) бария с серной кислотой;

2) оксида бария с серной кислотой;

) хлорида бария с серной кислотой;

4) карбоната бария с серной кислотой

= BaSO4 соответствует взаимодействию:

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

) NaNOз и НзЅО4

1. KCl и NaOH
2. CaClз и NazCOз
3. CuSO4 и HCl
4. При выполнении задания из предложенного **перечня ответов выберите два правильных** и

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

Среди химических элементов Cl, S, Р

1. наименьший радиус имеют атомы хлора
2. наибольшее значение электроотрицательности имеет cepa
3. простые вещества-неметаллы образуют только хлор и cepa
4. низшую степень окисления равную —3 имеет только фосфор
5. высший оксид с кислотными свойствами образует только cepa

Ответ:

1. Установите соответствие между формулами исходных веществ и продуктов реакций (2 *балла)*

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА:

А) Fe и HCl

Б) Fe(OH)з и HCl В) FeClз и NaOH Г) Fe и Clз

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ:

1. FeClz
2. FeClz и HzO
3. FeClз
4. FeClz и Hz
5. FeClз и HzO
6. Fe(OH)з и NaCl

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А |  | В |  |
|  |  |  |  |

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

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

С --—• COz --• NazCOз --—• СаСОз

1. При взаимодействии 20 г оксида магния с серной кислотой получен сульфат магния, массой

**56,4** г. Рассчитайте массовую долю выхода продукта реакции.