

Подготовка к итоговой
контрольной работе
за курс химии 9 класс

Часть А. Тестовые задания.

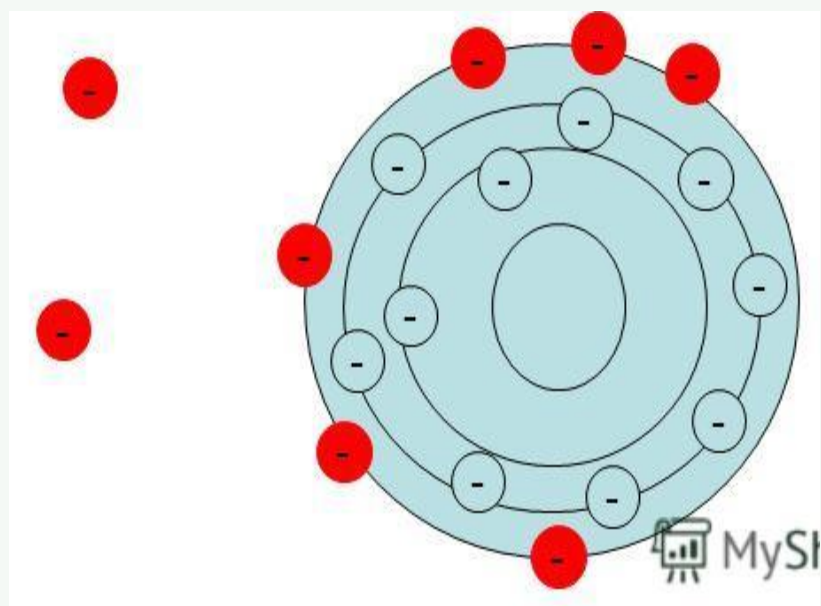
1. Схема распределения электронов по энергетическим уровням в атоме химического элемента, образующего соединения, соответствующие общим

формулам $\text{H}_2\text{Э}$ и ЭO_3 :

1. $2e\ 8e\ 1e$;
2. $2e\ 6e$;
3. $2e\ 8e\ 6e$;
4. $2e\ 4e$.

2. Электронное строение **иона** на рисунке соответствует элементу

1. O;
2. Se;
3. S;
4. Po.



**3. Ряд элементов расположенных в
порядке **увеличения**
электроотрицательности:**

1. F-Cl-Br;
2. K-Na-Li;
3. C-Si-Ge;
4. Si-Al-Mg.

4. Вещество имеющее
кристаллическое строение это:

1. NaCl;
2. H₂O;
3. HCl;
4. CH₃COOH.

5. Оксид углерода (II) является:

1. Амфотерным;
2. Кислотным;
3. Несолеобразующим;
4. Основным.

6. Ряд формул веществ **реагирующих** с гидроксидом калия:

1. Al, CO₂, HCl;
2. H₂SiO₃, CuO, SO₃;
3. Na₂SO₄, S, CuCl₂;
4. BaO, H₂SO₄, FeCl₂.

7. Необратимая химическая реакция произойдёт при сливании растворов веществ, формулы которых:

1. NaNO_3 и H_2SO_4 ;
2. KOH и CaCl_2 ;
3. CaCO_3 и HCl ;
4. BaCl_2 и $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$.

8. Степень окисления серы S^{2-} в соединении формула которого:

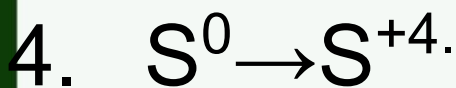
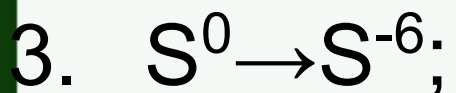
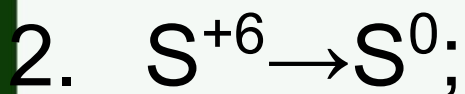
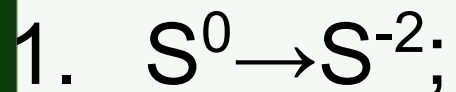
1. S;

2. SO_2 ;

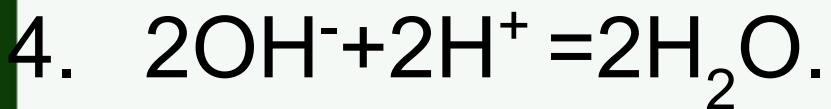
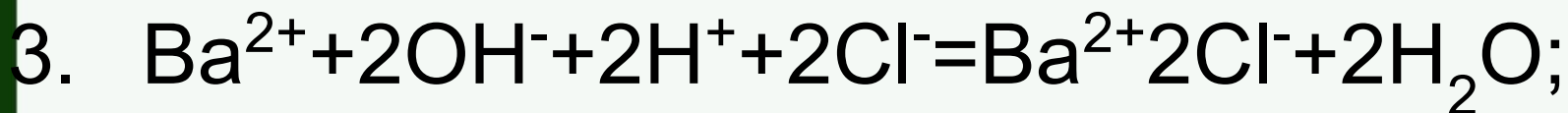
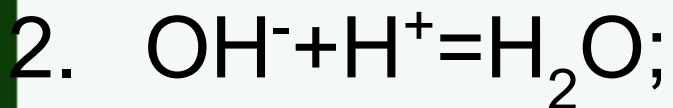
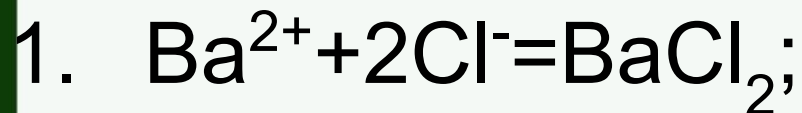
3. H_2S ;

4. H_2SO_4 .

9. Уравнению реакции $S+O_2=SO_2$ соответствует схема превращения:

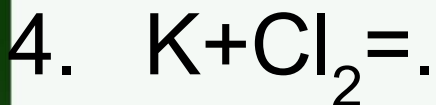
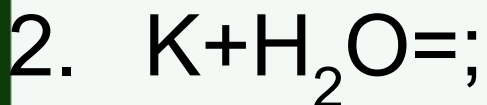


10. Взаимодействию гидроксида бария и хлороводорода соответствует краткое ионное уравнение

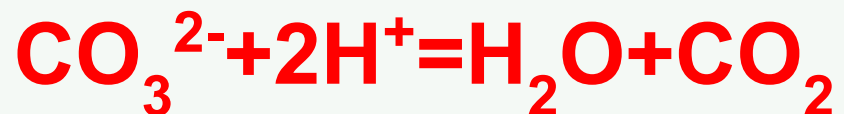


**Часть Б. Задания со свободным
ответом.**

**11. Составьте уравнения химических
реакций между веществами формулы
которых:**



12. По краткому ионному уравнению



составьте молекулярное уравнение.

13. Дана схема превращений.

Барий → Оксид бария → X → Карбонат бария

Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для третьего превращения составьте сокращённое ионное уравнение реакции.

14. Задача ?

Повторить!

1. Строение атомов и ионов химических элементов;
2. Изменение свойств элементов по периодам и группам элементов;
3. Формы существования веществ, аллотропия;
4. Классы соединений неорганических веществ;
5. Химические свойства изученных групп элементов;
6. Реакции ионного обмена;
7. Степени окисления и окислительно-восстановительные реакции;
8. Цепочки превращений неорганических веществ.