

Итоговая контрольная работа по химии за курс 8 класса

Вариант I

1. Рассчитайте число протонов, электронов и нейтронов для Mg (1 балл)
2. Элемент, у которого распределение электронов в атоме по энергетическим уровням $1s^2 2s^2 2p^3$ - это: (1 балл)
3. Выберите верный порядок типа химической связи в веществах Al, $MgCl_2$, H_2 , H_2S . (1 балл)
 - 1) металлическая, ионная, ковал. неполярная, ковал. полярная
 - 2) ионная, ковал. неполярная, металлическая, ковал. Полярная
 - 3) ковал. полярная, ионная, металлическая, ковал. неполярная
 - 4) ковал. неполярная, ковал. полярная, металлическая, ионная
4. Определить с.о. каждого элемента в формуле и назовите вещества: As_2O_5 , NO, LiH, OF_2 , P_2O_5 , Na_2O . (2 балла)
5. Составить формулы веществ по названию: нитрид алюминия, оксид цинка, сульфид натрия, оксид марганца (II), хлорид калия (5 баллов)

Вариант 2

1. Рассчитайте число протонов, электронов и нейтронов для Na (1 балл)
2. Элемент, у которого распределение электронов в атоме по энергетическим уровням $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$ - это (1 балл):
3. Выберите верный порядок типа химической связи в веществах Al, $MgCl_2$, H_2 , H_2S . (1 балл)
 - 1) металлическая, ионная, ковал. неполярная, ковал. полярная
 - 2) ионная, ковал. неполярная, металлическая, ковал. Полярная
 - 3) ковал. полярная, ионная, металлическая, ковал. неполярная
 - 4) ковал. неполярная, ковал. полярная, металлическая, ионная
4. Определить с.о. каждого элемента в формуле и назовите вещества: Al_2O_3 , NO_2 , $Ca(OH)_2$, OF_2 , Na_2O_5 , H_2O . (2 балл)
5. Составить формулы веществ по названию: сульфат магния, гидроксид калия, хлорид железа(III), оксид бария, нитрат цинка (5 баллов)

Критерии оценивания:

10-8 баллов- отметка «5»

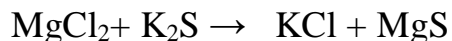
7-5- отметка «4»

4-3- отметка «3»

Итоговая контрольная работа по химии за курс 9 класса

1 вариант

1. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой



- 1) 1 2) 4 3) 2 4) 5

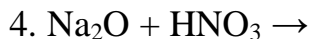
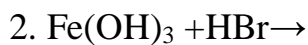
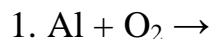
2. Определите класс веществ и дать им названия:

KOH, SiO₂, Fe(OH)₃, H₂SO₃, HgO, CaCO₃, HNO₂, CrCl₃, Na₂S, AlPO₄.

3. Записать уравнения диссоциации веществ (на какие ионы распадаются):

NaCl, Ca(NO₂)₂, Ba(OH)₂, Fe₂(SO₄)₃.

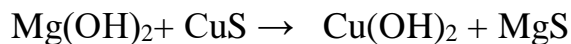
4. Записать уравнения реакций и указать тип химической реакции



5. Расставьте коэффициенты в уравнении реакции с помощью электронного баланса. $\text{Cu} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$.

2 вариант

1. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой



- 1) 1 2) 4 3) 2 4) 5

2. Определите класс веществ и дать им названия:

Ba(NO₃)₂, Na₂SO₄, KOH, Na₂O, MgCO₃, Na₂CO₃, H₃PO₄, Mg(OH)₂, Al₂O₃, K₂SO₄

3. Записать уравнения диссоциации веществ (на какие ионы распадаются):

Fe(NO₃)₃, H₂SiO₃, Ba(OH)₂, Na₃PO₄

4. Записать уравнения реакций и указать тип химической реакции

а) $\text{Al} + \text{O}_2 \rightarrow$	
б) $\text{MnO}_2 + \text{H}_2 \rightarrow$	
в) $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow$	
г) $\text{HNO}_3 + \text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow$	

5. Расставьте коэффициенты в уравнении реакции с помощью электронного баланса. $\text{Ag} + \text{HNO}_3 = \text{AgNO}_3 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$

Критерии оценивания:

22-18 баллов- отметка «5»

17-13- отметка «4»

12-10- отметка «3»

Итоговая контрольная работа по химии за курс 10 класса
1 вариант

1. В ряду элементов $O \rightarrow S \rightarrow Se \rightarrow Te$ уменьшаются

- | | |
|---------------------------|-------------------------------------|
| 1) радиусы атомов | 3) неметаллические свойства |
| 2) металлические свойства | 4) число электронов на внешнем слое |

2. Оксиду $S(VI)$ соответствует кислота

- | | | | |
|--------------|-----------|--------------|--------------|
| 1) H_2SO_4 | 2) H_2S | 3) H_2SO_3 | 4) K_2SO_4 |
|--------------|-----------|--------------|--------------|

3. Среди металлов Au, Hg, W, Na, Cu, Zn самым тугоплавким является

- | | | | |
|---------|-----------|-----------|-------------|
| 1) медь | 2) натрий | 3) золото | 4) вольфрам |
|---------|-----------|-----------|-------------|

4. Вещества с молекулярной кристаллической решеткой

- | | |
|---------------------------|----------------------------|
| 1) натрий и кислород | 3) вода и кислород |
| 2) водород и хлорид калия | 4) графит и углекислый газ |

5. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакций.

Исходные вещества	Продукты реакции
А) Na и H_2O	1) Na_2SO_3 и H_2O
Б) Na_2O и H_2O	2) $NaOH$ и H_2O
В) $NaOH$ и SO_2	3) $NaOH$ и H_2
	4) $NaOH$

6. Составьте уравнения реакций схемы превращений:

а) азот \rightarrow аммиак \rightarrow оксид азота (II) \rightarrow оксид азота (IV) \rightarrow азотная кислота \rightarrow оксид азота (II)

2 вариант

1. В ряду элементов $Na - Mg - Al - Si$

- уменьшаются радиусы атомов
- уменьшается число протонов в ядрах атомов
- увеличивается число электронных слоёв в атомах
- уменьшается высшая степень окисления атомов в соединениях

2. Металл, не относящийся к щёлочноземельным,

- | | |
|------------|-------------|
| 1) магний | 3) стронций |
| 2) кальций | 4) барий |

3. Агрегатное состояние иода при нормальных условиях

- | | | |
|-----------|------------|-----------------|
| 1. жидкое | 2) твёрдое | 3) газообразное |
|-----------|------------|-----------------|

4. Вода взаимодействует с каждым из веществ, формулы которых

- | | | | |
|-------------------|-------------------|---------------------|-------------------|
| 1) Ca и Na_2O | 2) Na_2O и Cu | 3) CuO и N_2O_5 | 4) ZnO и SO_2 |
|-------------------|-------------------|---------------------|-------------------|

5. Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия.

Реагирующие вещества	Продукты их взаимодействия
А) $Cu + Cl_2$	1) $Cu(OH)_2$ и Cl_2
Б) $CuO + HCl$	2) $CuCl$
В) $Cu_2O + HCl$	3) $CuCl_2$ и H_2O
	4) $CuCl_2$
	5) $CuCl$ и H_2O

6. Составьте уравнения реакций схемы превращений:

а) кальций \rightarrow оксид кальция \rightarrow карбонат кальция



оксид углерода (IV) \rightarrow угольная кислота \rightarrow водород