

Итоговая контрольная по химии. 8 класс.

1 вариант.

**Часть А.1.** Символ химического элемента калия 1) Са 2) Кг 3) К 4) Сd

2. Физическим явлением является: 1) ржавление железа 2) замерзание воды 3) горение дров 4) фотосинтез.

3. Смесь песка и поваренной соли можно разделить при помощи:

1) магнита 2) дистилляции 3) фильтрации и выпаривания 4) центрифугирования.

4. Распределение электронов по энергетическим уровням атома фосфора Р соответствует:

1) 2,8,7 2) 2,7 3) 2,8,5 4) 2,5.

5. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой  $K + Cl_2 \rightarrow KCl$  равна:

1) 4 2) 5 3) 6 4) 7.

6. Формула основного оксида и основания соответственно :

1)  $CO_2$  и  $H_2CO_3$  2)  $H_2O$  и  $HCl$  3)  $CaO$  и  $CaCl_2$  4)  $K_2O$  и  $KOH$

7. Основания взаимодействуют с: 1) водой, 2) металлом 3) кислотой 4) кислородом.

**Часть В.** 8) Установите соответствие:

Формула соединения: А.  $MgO$  Б.  $Ca(NO_3)_2$  В.  $H_2SO_3$  Г.  $KOH$

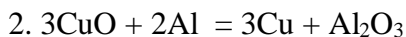
Название вещества: 1) Гидроксид калия 2) Оксид магния 3) Сернистая кислота

4) Гидроксид марганца 5) Нитрат кальция 6) серная кислота

9) . Установите соответствие:

Тип химической реакции: А. реакция обмена Б. реакция разложения В. Реакция соединения Г. Реакция замещения

Уравнение химической реакции: 1.  $CaCO_3 = CO_2 + CaO$

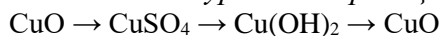


А	Б	В	Г

А	Б	В	Г

**Часть С 10.** Найти массу водорода, образующегося при взаимодействии 130г цинка с соляной кислотой .

11. Напишите уравнения реакций по схеме:



Расставьте коэффициенты.

**Итоговая контрольная работа по химии. 8 класс.**

**2 вариант.**

**Часть А 1.** Символ химического элемента магния: 1) Mn 2) Mo 3) Mg 4) Md

2. Химическим явлением является: 1) замерзание воды 2) горение дров 3) испарение воды 4) образование инея на деревьях.

3. Смесь серы и железа можно разделить: 1) фильтрованием 2) магнитом 3) дистилляцией 4) центрифугированием.

4. Распределение электронов по энергетическим уровням атома хлора Cl соответствует:

1) 2,8,7 2) 2,7 3) 2,8,5 4) 2,5.

5. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой  $Na + O_2 \rightarrow Na_2O$  равна:

1) 5 2) 6 3) 7 4) 8.

6. Формула кислотного оксида и кислоты соответственно: 1)  $CO_2$  и  $H_2CO_3$  2)  $H_2O$  и  $HCl$  3)  $CaO$  и  $CaCl_2$  4)  $K_2O$  и  $KOH$

7. Кислоты взаимодействуют с: 1) кислородом 2) оксидом металла 3) оксидом неметалла 4) кислотой.

**Часть В 8)** Установите соответствие:

Формула соединения: А.  $CaO$  Б.  $Ba(NO_3)_2$  В.  $H_2CO_3$  Г.  $NaOH$

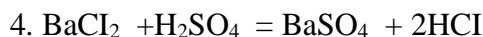
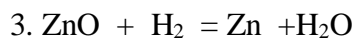
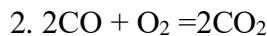
Название вещества: 1) Гидроксид натрия 2) Оксид кальция 3) Угольная кислота 4) Гидроксид марганца 5) Нитрат бария 6) Кремниевая кислота

А	Б	В	Г

9) Установите соответствие:

Тип химической реакции: А. реакция обмена Б. реакция разложения В. Реакция соединения Г. Реакция замещения

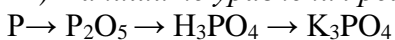
Уравнение химической реакции: 1.  $2H_2O = 2H_2 + O_2$



А	Б	В	Г

**Часть С. 10).** Найти массу хлорида натрия, образующуюся при взаимодействии 20г гидроксида натрия с соляной кислотой.

11) Напишите уравнения реакций по схеме:



Расставьте коэффициенты.