Контрольная работа по химии
8-9 класс
 Вариант 1

1. Напишите формулы для следующих соединений:
а) вода-
б) диоксид углерода-
в) оксид фосфора-
г) гидроксид лития-
д) сульфат магния-
2. Выберите из списка соединений соли:

MgSO₄, HCl, CO₂, Na₂CO₃, Mg(OH) ₂, MgO, HCl, SO₃, Na

1. Схема, являющаяся уравнением химической реакции:

1) H2+ Cl2 → HCl

2) Zn +HCl → ZnCl2+H2

3) 2Ca + O2→ 2CaO

4) H2+ О2→ H2О

1. Вещество «Х» в схеме: Х + 2HCl = FeCl2+ H2.

1) железо

3) хлор

2) оксид железа

4) гидроксид железа

5. Выписать катионы из списка

            NH4+, H+, Cl-, SO42-, K+, Na+, NO3-, Ba2+

 6. Расставить коэффициенты методом электронного баланса
 А) MgCl₂→Mg+Cl

Б) Na₂CO3→Na+CO3

В)(NH4)2SO4→NH4+SO4

7. Лампочка прибора для проверки электропроводимости не загорится в растворе:

А) соляной кислоты Б) гидроксида натрия В) глюкозы Г) поваренной соли

8.  В некоторый момент времени концентрация хлора в сосуде, в котором протекает реакция H2 + Cl2 = 2HCl, была равна 0,06 моль/л. Через 5 сек концентрация хлора составила 0,02 моль/л. Чему равна средняя скорость данной реакции в указанный промежуток времени?

Контрольная работа по химии
8-9 класс
 Вариант 2

1. Напишите формулы для следующих соединений:
а) оксид углерода-
б) оксид фосфора-
в) оксид магния-
г) гидроксид натрия-
д) оксид алюминия-
2. Выберите из списка соединений соли:

Zn, H₂O, NaCl, BaCl₂, H₂SO₄, MgO, NaOH, KHSO₄

1. Схема, являющаяся уравнением химической реакции:

1) Cu + O2→ CuO

2) 2HgO → 2Hg + O2

3) KClO3→ KCl + O2

4) HCl + Zn → H2+ ZnCl2

1. Вещество «Х» в схеме: Х +H2SO4 = ZnSO4+ H2

1) цинк

3) оксид цинка

2) гидроксид цинка

4) вода

 5. Выписать анионы из списка

            NH4+, H+, Cl-, SO42-, K+, Na+, NO3-, Ba2+

6. Расставить коэффициенты методом электронного баланса:

А) K3 PO₄→K+PO₄

Б) AlCl3→Al+Cl

В)Cr(NO3) 3→Cr+NO3

7. Лампочка прибора для проверки электропроводимости загорится в растворе:

А) сахара Б) этилового спирта В) кислорода Г) поваренной соли

8. 