**Контрольная работа за 1 полугодие (химия 11 класс)**

**1 вариант**

**Часть А**

1.Электронную конфигурацию 1s22s22p6 имеет ион

1) Mg2+ 2) K+ 3) Fe2+ 4) Cl–

2.Электроотрицательность увеличивается в ряду элементов

1) F – Cl – Br 2) P – S – Cl 3) Na – K – Rb 4) C – Si – Ge

3.Верны ли следующие утверждения о цинке и его соединениях?

А. Оксид и гидроксид цинка проявляют амфотерные свойства.

Б. Соединения цинка в высшей степени окисления являются сильными окислителями.

1) верно только А 3) верны оба суждения

2) верно только Б 4) оба суждения неверны

4.Укажите молекулу, в которой длина связи наибольшая.

1) H2 2) HBr 3) Cl2 4) Br2

5.Низшую возможную степень окисления углерод имеет в

CaCO3 2) CO 3) CH4 4) C2H2

6.С щелочами не взаимодействует

1) алюминий 2) бром 3) сера 4) магний

7.Какой оксид при взаимодействии с водой превращается в кислоту?

1) Cl2O 2) SiO2 3) Li2O 4) NO

8.Гидроксид хрома(III) превращается в комплексное соединение при взаимодействии с водным раствором

1) NaNO3 2) KOH 3) CO2 4) CaCl2

9.Карбонат бария растворяется в

1) NH3 2) КОН 3) CH3COOH 4) Na2SO4

10. Изомером уксусной кислоты является

1) муравьиная кислота 3) этилацетат

2) уксусный альдегид 4) метилформиат

**Часть В**

В1



В2



В3

**Часть С**

С1

**Контрольная работа за 1 полугодие (химия 11 класс)**

**2 вариант**

**Часть А**

**Часть В**

В1

В2



В3

**Часть С**

С1

**Контрольная работа за 1 полугодие (химия 11 класс)**

**3 вариант**

**Часть А**





**Часть В**

В1

В2

В3

**Часть С**

С1