**Контрольная работа в 8классе по теме «Атомы химических элементов»**

**Вариант 1.**

**Часть . Выберите один правильный ответ.**

А1. Атомы элементов бора и алюминия имеют одинаковое число

1) заполненных электронных уровней

2) протонов

3) электронов во внешнем электронном уровне

4) нейтронов

А2. Изменение свойств от металлических к неметаллическим происходит в ряду

1) Mg - Al - Si

2) C - B - Li

3) Be – Mg - Ca

4)P – Si – Al

А3. Какое из указанных веществ имеет ионную химическую связь

1) оксид кремния – SiO2

2) бромид калия - KBr

3) магний - Mg

4) сероводород – H2S

**Часть В.** Даны формулы веществ: H2, Al, N2, H2 O, CaCl2, Ca, F2, MgCl2, HCl, NH3, Р, Н2О. Приведите их классификацию по видам химической связи.

**Часть С.** Вычислите массовую долю кислорода в серной кислоте H2SO4.

**Контрольная работа в 8классе по теме «Атомы химических элементов»**

**Вариант 2.**

**Часть . Выберите один правильный ответ.**

А1. Атомы элементов магния и алюминия имеют одинаковое число

1) заполненных электронных уровней

2) протонов

3) электронов во внешнем электронном уровне

4) нейтронов

А2. Изменение свойств от неметаллических к металлическим происходит в ряду

1) Mg - Al - Si

2) C - B - Li

3) Be – Mg - Ca

4)P – Si – Al

А3. Какое из указанных веществ имеет ковалентную полярную химическую связь

1) оксид кремния – SiO2

2) бромид калия – Br2

3) магний - CaO

4) сероводород – Na2S

**Часть В.** Даны формулы веществ: O2, Li, H2S, K2O, BaCl2, Fe, J2, FeS, HJ, PH3, S, ZnО. Приведите их классификацию по видам химической связи.

**Часть С.** Вычислите массовую долю серы в сернистой кислоте H2SO3.