**Вариант 1.**

**1. В каком ряду находятся вещества только с ионной связью – назвать выбранные вещества, указать заряды ионов:**

А) K2O Na2SLiCl

Б) MgO H2O H2S

В) H2SO4 CO2 Cl2

**2. Наиболее электроотрицательным является химический элемент**:

а) Si    б) B   в) O   г) S

**3. Начертите схему образования молекул Cl2 иPH3. Укажите тип ковалентной связи**.

**4. Число общих электронных пар между атомами в молекуле О2 равно:**

а) 1    б) 2    в) 3    г) 4

**5. В ряду элементов  P – S – N – F  электроотрицательность изменяется следующим образом:**

а) увеличивается                 б) уменьшается

в) сначала увеличивается, затем уменьшается           г) не изменяется

**6. Какая связь более длинная:**

а) NH3 или PH3 б) O2 или S2?

**7. Внешний уровень считается завершенным (кроме водорода и гелия), если на нем:**

а) 2 электрона      б) 1 электрон      в) 7 электронов      г) 8 электронов

**8. Образование молекулы водорода из атомов, можно изобразить:**

а) H  + H → H • H                 б) H  + • H → H •• H

в) H • +  H → H • H               г) H • + • H → H •• H

**9. Выберите молекулу с ковалентной неполярной связью:**

а) P2O5      б) CO2        в) F2         г) CS2

**10. Запишите электронные и графические схемы образования молекулы HCl.**

**Вариант 2.**

**1. В каком ряду находятся вещества только с ионной связью – назвать выбранные вещества, указать заряды ионов:**

А) F2 Fe HCl

Б) N2 HCl P2O5

В) NaCl CaO K3PO4

**2. Наиболее электроотрицательный химический элемент:**

а) Br    б) Cl   в) I   г) P

**3. Начертите схему образования молекул O2 иHF. Укажите тип ковалентной связи.**

**4. Число общих электронных пар между атомами азота в молекуле N2 равно:**

а) 1    б) 2    в) 3    г) 4

**5. В ряду элементов  O – Cl – C – H  электроотрицательность изменяется следующим образом:**

а) увеличивается                 б) уменьшается

в) сначала увеличивается, затем уменьшается      г) не изменяетс

**6. Какая связь более длинная:**

а) HI или HBr б) O2 или N2?

**7. Внешний уровень считается завершенным (кроме водорода и гелия), если на нем:**

а) 2 электрона      б) 1 электрон      в) 7 электронов      г) 8 электронов

**8. В результате образования ковалентной связи объединяются:**

а) спаренные электроны                            б) неспаренные электроны

в) ионы и неспаренные электроны           г) различные ионы

**9. Чему равна валентность Р в соединении Р2O5?**

а) V          б) III          в) VI             г) II

**10. Запишите электронные и графические схемы образования молекулы H2S.**