**Тест для проверки домашнего задания**

1. Выберите вещество с ковалентной неполярной связью:  
   а) H2   
   б) NaH  
   в) HCl

**2**.Выберите вещество с ионной связью:

а)BaCL2

б)CH4

в)O2

**3**. В соединении S2 химическая связь:

а) ковалентная неполярная

б) ионная   
в) металлическая

**4**. В молекуле азота количество общих электронных пар:  
а) 2  
б) 4  
в) 3

**5.**Атомы каких элементов легко отдают электроны, превращаясь в положительно заряженные ионы

      1) С          2) Li 3) Ва           4) Р