Приложение

**Тесты**

**Вариант 1**

1. Присоединение двух электронов характерно для атома:

а) F б)Cl в)S г)N

1. Отдача одного электрона характерна для атома:

а)Al б)K в)Mg г)Be

1. По результатам образования ионной связи между атомами натрия и серы образуется:

а)NaS б)Na2S в)Na2S3 г)NaS2

1. Один неспаренный электрон в атоме:

а)C б)P в)S г)F

1. Число неспаренных электронов в атоме кислорода равно:

а)6 б)2 в)3 г)1

1. Наиболее прочная связь в молекуле:

а)Cl2  б)O2 в)N2  г)F2

1. Ионная связь в веществе:

а)HI б)NH3 в)Br2 г)KCl

**Вариант 2**

1. Присоединение одного электрона характерно для атома:

а)P б)S в)O г)Cl

1. Отдача двух электронов характерна для атома:

а)Be б)Na в)B г)K

1. По результатам образования ионной связи между атомами магния и кислорода образуется:

а)MgO б)Mg2O в)MgO2  г)MgO3

1. Два неспаренных электрона в атоме:

а)S б)N в)H г)Cl

1. Число неспаренных электронов в атоме азота равно:

а)5 б)2 в)4 г)3

1. Наиболее прочная связь в молекуле:

а)N2 б)O2 в)S2  г)Cl2

1. Ковалентная связь в веществе:

а)CaCl2 б)MgF2 в)H2O г)KF