**Химическая связь. Единая природа химической связи.**

**Тест 1**

1. Между одинаковыми неметаллами образуется связь

1) ионная 2)водородная

3) ковалентная неполярная 4) ковалентная полярная

2. Ионная связь имеется в соединении

1) Н2S04 2) СuS04 3) СС14 4) HОН

3. Ионной связи нет в соединении

1) Н202 2) Na20 3) NH4С1 4) NаОН

4. В молекуле СО имеются только

1) G-связи 2) *П*-связи

3) одна *G-* и одна *П*-связь 4) одна G- и две *П*-связи

5. Укажите неполярную молекулу с полярными ковалентными связями

1) НСТ 2) ВF3 3) С12 4) H2О2

**Тест 2**

1. Между разными неметаллами образуется связь

1) ковалентная неполярная 2) ионная

 3) водородная 4) ковалентная полярная

2. Полярная ковалентная связь имеется в молекуле
1) С02 2) КI 3) F2 4) Н2

3. Водородная связь образуется между молекулами

1) НСНО 2) С2Н5ОН 3) СН3ОСН3 4) СН3СОСН3

4. Между атомами S и О в молекуле S02 имеются только

1) G-связь 2) П-связь

3) одна *G-* и одна П-связь 4) одна *G-* и две П-связи

5. Укажите неполярную молекулу с полярными ковалентными связями

1) ВеF2 2) Н2 3) СО 4) СН2С12

**Тест 3**

1. Между неактивными металлами и неактивными не­металлами образуется связь

1) ковалентная полярная 2) ионная
3) металлическая 4) ковалентная неполярная

2. Металлическая связь имеется в соединении

1) FеО 2) FеС13 3) Fе 4) Fе(ОН)3

1. Полярной ковалентной связи нет в соединении

1) Н2S04 2) Nа2S04 3) Nа2S03 4) Na2S

1. В молекуле ВF3 имеются только

1) П-связи 2) G-связи

3) одна G - и одна П-связь 4) одна G - и две П-связи

5. Укажите неполярную молекулу с полярными ковалентными связями

1) СО 2) F2 3) СН4 4) Н28

**Тест 4**

1. Между активными металлами и активными неметал­лами образуется связь

1) ковалентная полярная 2) ионная
3) металлическая 4) ковалентная неполярная

1. Неполярная ковалентная связь имеется в молекуле

1) НС1 2) NаС1 3) SiF44) 02

1. Водородная связь не образуется между молекулами

1) Н20 2) НF 3) Н2S 4) НСООН

1. В молекуле Н202 имеются только

1) G-связи 2) П-связи

3) одна G- и одна П-связь 4) одна G- и две П-связи

5. Укажите неполярную молекулу с полярными ковалентными связями

1)02 2)НС1 3)S02 4)С02

**Тест 5**

Выберите один правильный ответ.

1. Атомы каких элементов могут отдавать электроны, превращаясь в положительно заряженные ионы:

 а) С б) Li в) Ва г) Р

2. Вещества с ионной связью:

 a) SO2  б) КС1 в) ВаС12 г) NH3. Выберите правильный ответ.

3. Вещества с молекулярной кристаллической решеткой:

 a)HF б)Н2 B)LiF г) ВаС12. Выберите правильный ответ.

4. Большая температура плавления у: a) LiF б) HI в) I2г) HCi .

 Выберите правильный ответ.

5. Степень окисления углерода +4 имеется в соединении:

 a) Na2CO3 б) СН4 в) С02 г) SiC.

**Тест 6**

Выберите один правильный ответ.

 1. Атомы каких элементов могут принимать электроны, превращаясь в отрицательно заряженные ионы:

 а)Са 6)Na в)Br r)F?

 2. Вещества с полярной ковалентной связью:

 а) Р2О5 б) KF в) BaF2 r)H2S. Выберите правильный ответ.

 3. Вещества с ионной кристаллической решеткой:

 a)KF 6)CsCl в) HI г)С12. Выберите правильный ответ.

 4. Большая температура плавления у:

 a)KF б)НВг в)Вг2 г)Н2О. Выберите правильный ответ.

 5. В каком соединении степень окисления углерода равна -4:

 а) СО2 б) СС14 в) СН4 г) Н2СО3.