**Вопросы к тренажеру «Химическая связь»**

1. Только ионная связь имеет место в соединении
2. Только ковалентная связь имеет место в соединениях
3. Ковалентная неполярная связь наблюдается в веществах
4. Химическая связь наиболее прочная в молекуле

I вариант – 4 или 10

II вариант – 5 или 6

III вариант – 4 или 8 ?

1. Вещества, имеющие молекулы с кратной связью
2. Вещество, в молекуле которого число π-связей равно 2
3. Вещество, которое может образовать дополнительную связь по донорно-акцепторному механизму
4. Вещество, в котором реализуется и ионная и ковалентная связи
5. Схема перекрывания электронных облаков с образованием:

Iвариант – π-связи

IIвариант – δ-связи

IIIвариант – π-связи

1. Ковалентная связь наиболее полярна в соединении:

Iвариант – 6 или 8

IIвариант – 1 или 9

III вариант – 5 или 9

1. Образование водородной связи характерно для веществ
2. Вещество, образованное металлической связью

**Химическая связь**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | I вариант | II вариант | III вариант |
| 1 | NH4NO3 | CO2 | H3PO4 |
| 2 | а) D:\Documents\маме\пи3.jpgб) D:\Documents\маме\сигма1.jpg  в) D:\Documents\маме\сигма3.jpg | KBr | CH3COONa |
| 3 | CaF2 | CH3NH2 | а) D:\Documents\маме\сигма2.jpg  б) D:\Documents\маме\пи3.jpg в) D:\Documents\маме\сигма5.jpg |
| 4 | Br2 | Ca | N2 |
| 5 | Mg | Cl2 | NH3 |
| 6 | PH3 | O2 | Al |
| 7 | C2H2 | NaOH | Na2S |
| 8 | H2S | а) D:\Documents\маме\сигма1.jpg б) D:\Documents\маме\пи3.jpg  в) D:\Documents\маме\сигма4.jpg | S8 |
| 9 | CH3OH | CS2 | SiH4 |
| 10 | I2 | CH3COOH | C2H5OH |