Тест по теме «Химическая связь»

1 вариант

1. Присоединение двух электронов характерно для атома: F, Cl, S, N.
2. Отдача одного электрона характерна для атома: Al, K, Mg, Be.
3. По результатам образования ионной связи между атомами Na и S образуется: NaS, Na2S, Na2S3, NaS2.
4. Один неспаренный электрон в атоме: C, P, S, F.
5. Число неспаренных электронов в атоме кислорода равно: 6, 2, 3, 1.
6. Наиболее прочная связь в молекуле: Cl2, O2, N2, F2.
7. В молекулах HF и CO2 частично положительный заряд на атомах: H и O, F и C, F и O, H и C.
8. Ионная связь в веществе: HI, NH3, Br2, KCl.

Тест по теме «Химическая связь»

2 вариант

1. Присоединение одного электрона характерно для атома: P, S, O, Cl.
2. Отдача двух электронов характерна для атома:Be, Na, B, K.
3. По результатам образования ионной связи между атомами Mg и O образуется: MgO, Mg2O, MgO2, MgO3.
4. Два неспаренных электрона в атоме: S, N, H, Cl.
5. Число неспаренных электронов в атоме азота равно: 5, 2, 4, 3.
6. Наиболее прочная связь в молекуле: N2, O2, S2, Cl2.
7. В молекулах H2O и CCl4 частично отрицательный заряд на атомах: O и C, H и Cl, O и Cl, H и C.
8. Ковалентная связь в веществе: CaCl2, MgF2, H2O, KF.

**Соотнесите типы химической связи и формулы веществ. Из полученных букв составьте название химического элемента.**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Тип связи | **S2** | **K** | **P2O5** | **CaO** | **Mg** | **I2** | **HF** | **KCl** |
| Ионная | Н | А | М | К | Ф | В | П | И |
| Ковалентная полярная | Я | Ж | С | А | М | В | Л | Ф |
| Ковалентная неполярная | О | А | Я | Ф | В | Р | Ф | Н |
| Металлическая | Ф | О | П | В | Д | Н | А | Ю |