**Карточка 1**

1.Закончить предложение:

 - Природа химической связи …

 - Ковалентная связь – это связь, возникающая за счёт …

2. Какие из вещества имеют ковалентную  связь:

а) К2SO4, б) Mg в) O2 г) Na2S , д) Сu, е) P4 ж) CaS   з ) Ba(ОН)2

 3.Составьте электронную схему  образования и нарисуйте графическую формулу  для S2.

4. Приведите примеры веществ с одинарной, двойной и тройной связью. Какая связь более прочная?

**Карточка 2**

1.Закончить предложение:

- Химическая связь – это взаимодействие, которое…

- Причина возникновения связи в стремлении…

2. Какие из вещества имеют ковалентную  связь:

а) КОН, б) Са в) Сl2 г) К2S д) LiОН, е) Bа ж) N2 и) К2SO4

3.Составьте электронную схему  образования и нарисуйте графическую формулу  для N2.

4. Приведите примеры веществ с одинарной, двойной и тройной связью. Какая связь менее прочная?

***Материалы к уроку***

**Химическая связь**

|  |  |
| --- | --- |
| **Вариант 1** | **Вариант 2** |
| 1.  Химическая связь – это взаимодействие, которое  связывает отдельные атомы в более сложные системы  а) да б) нет  2.  Выберите вещество  с ковалентной связью: а) КОН, б) Са в) Сl2 г) К2S  3. Какая молекула более прочная?  а) О2 б) S2  4.)  Составьте электронную схему  образования и нарисуйте графическую формулу  для N2. | 1.Причина возникновения связи в стремлении  к более неустойчивому состоянию  а) нет б) да  2.  Выберите вещество  с ковалентной связью: а) LiОН, б) Bа в) N2 г) К2SO4  3.Какая молекула более прочная?  а) N2 б) P2  4)  Составьте электронную схему  образования и нарисуйте графическую формулу  для О2. |
| **Вариант 3** | **Вариант 4** |
| 1.Природа химической связи электростатическая  а) да б) нет  2.  Выберите вещество  с ковалентной связью: а) К2SO4, б) Mg в) O2 г) Na2S  3.Какая молекула более прочная?  а) F2 б) Cl2   4.)  Составьте электронную схему  образования и нарисуйте графическую формулу  для Р2. | 1.Ковалентная связь – это связь, возникающая за счёт  образования общих электронных пар  а) да б) нет  2.  Выберите вещество  с ковалентной связью: а) Ba(ОН)2, б) Сu  в) P4 г) CaS  3.Какая молекула более прочная?  а) Cl2 б) Br2  4.)  Составьте электронную схему  образования и нарисуйте графическую формулу  для S2. |