

**ХИМИЯ**

**Книга знаний**

**по теме**

**«Химическая связь»**

**ЮНОГО**

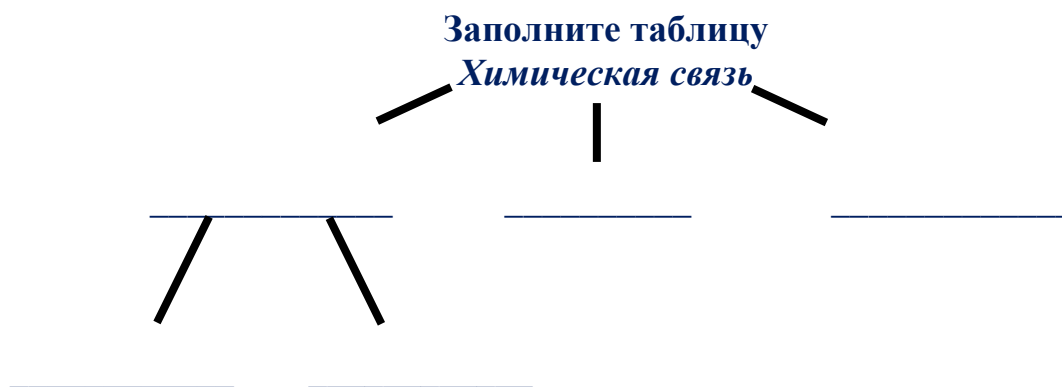
**ИССЛЕДОВАТЕЛЯ**

---

*Глава 1*  
*Химическая связь*

**Задания:**

1. Какие химические элементы существуют в виде одиночных атомов?
2. Почему атомам выгодно соединяться друг с другом? Какие силы удерживают атомы вместе?
3. Электростатическая природа – это
4. Какое обязательное условие для образования химической связи?
5. Химическая связь – это



*Глава 2*  
*Ковалентная неполярная связь*

**Ковалентная неполярная связь – это**

**Примеры:**

**Образование ковалентной неполярной связи:**

**Выбрать ковалентную неполярную связь:**

*HCl, H<sub>2</sub>, SiO<sub>2</sub>, P<sub>4</sub>, Fe, Na<sub>2</sub>O, F<sub>2</sub>, I<sub>2</sub>*

*Термины: ковалентная неполярная связь, электроотрицательность.*

*Глава 3*  
*Ковалентная полярная связь*

**Ковалентная полярная связь – это**

**Примеры:**

**Образование ковалентной полярной связи:**

**Выбрать ковалентную полярную связь:**

*KBr, Ca, Cl<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>, HI, H<sub>2</sub>S, CO<sub>2</sub>, Cu.*

*Термины: ковалентная полярная связь, электроотрицательность.*

*Глава 4*  
*Ионная связь*

**Ионная связь – это**

**Примеры:**

**Образование ионной связи:**

**Выбрать ионную связь:**

*Li<sub>2</sub>S, HCl, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, CO, O<sub>3</sub>, CF<sub>4</sub>, NF<sub>3</sub>, AgI, CaBr<sub>2</sub>.*

*Термины: ионная связь, ион, электроотрицательность.*

*Глава 5*  
*Металлическая связь*

**Металлическая связь – это**

**Примеры:**

**Образование металлической связи:**

**Выбрать металлическую связь:**

*BaS, P<sub>4</sub>, NH<sub>3</sub>, Fe, C<sub>алмаз</sub>, Zn, Al, FeCl<sub>3</sub>.*

*Термины: металлическая связь, электронный газ, межмолекулярное взаимодействие, диполь.*

## Словарь терминов

1. Химическая связь	Химическая связь, возникающая между атомами одного и того же неметалла
2. Ковалентная связь	Условная величина, характеризующая способность атомов притягивать к себе валентные электроны
3. Ковалентная неполярная связь	Химическая связь, которая осуществляется за счет притяжения противоположно заряженных ионов
4. Ковалентная полярная связь	Заряженные частицы, которые образуются из атомов в результате отдачи или присоединения электронов
5. Электроотрицательность	Взаимодействие, при котором молекулы могут притягиваться друг к другу за счет электростатических сил
6. Ионная связь	Химическая связь, возникающая в результате образования общих электронных пар между двумя атомами
7. Ион	Химическая связь, возникающая между атомами разных неметаллов
8. Металлическая связь	Совокупность «свободных» электронов
9. Электронный газ	Взаимодействие, которое связывает отдельные атомы в более сложные системы (молекулы, кристаллы и др.)
10. Межмолекулярное взаимодействие	Химическая связь в металлах между положительно заряженными ионами посредством обобществленных электронов

**ХИМИЯ**

**Книга знаний**

**по теме**

**«Химическая связь»**

**ЮНОГО**

**ИССЛЕДОВАТЕЛЯ**

---

**Заключение:**

В этой книге представлены \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_.

Она поможет мне \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_.

Я буду пользоваться этой книгой, когда \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_.

## **Содержание:**

1. Глава 1 Химическая связь
2. Глава 2 Ковалентная неполярная связь
3. Глава 3 Ковалентная полярная связь
4. Глава 4 Ионная связь
5. Глава 5 Металлическая связь
6. Словарь терминов
7. Заключение