

**Самостоятельная работа
по теме «Химическая связь»**

1 вариант

1. Назовите химические элементы, имеющие следующие схемы энергетических уровней в атоме:

а) 2ē 1ē б) 2ē 8ē 7ē в) 2ē 8ē г) 2ē 8ē 8ē 2ē

Составьте формулы соединений этих элементов, имеющих:

- а) ковалентную неполярную связь;
- б) ионную;
- в) ковалентную неполярную связи.

2. Изобразите пространственное строение молекулы этилена (этена). Обозначьте виды связи и укажите тип гибридизации атомов углерода.

3. Напишите формулы молекул: а) фтора, б) фтороводорода.

Укажите тип химической связи и тип кристаллической решетки для этих веществ.

**Самостоятельная работа
по теме «Химическая связь»**

2 вариант

1. Назовите химические элементы, имеющие следующие схемы энергетических уровней в атоме:

а) 2ē 8ē 1ē б) 2ē 6ē в) 2ē 8ē 8ē г) 2ē 8ē 6ē

Составьте формулы соединений этих элементов, имеющих:

- а) ковалентную неполярную связь;
- б) ионную;
- в) ковалентную неполярную связи.

2. Изобразите пространственное строение молекулы ацетилен (этина). Обозначьте виды связи и укажите тип гибридизации атомов углерода.

3. Напишите формулы молекул: а) хлора, б) хлороводорода.

Укажите тип химической связи и тип кристаллической решетки для этих веществ.
