

- Атом состоит из
- Протоны заряжены
- Электроны заряжены
- Нейтроны
- Заряд ядра равен
- Число энергетических уровней равно
- Число протонов равно
- Число электронов равно
- Число нейтронов равно
- Изотопы – это
- Ионы – это
- Ионная связь – это
- Ковалентная связь – это
- Разновидности ковалентной связи
- Электроотрицательность – это
- Металлическая связь – это

•

- Атом состоит из
- Протоны заряжены
- Электроны заряжены
- Нейтроны
- Заряд ядра равен
- Число энергетических уровней равно
- Число протонов равно
- Число электронов равно
- Число нейтронов равно
- Изотопы – это
- Ионы – это
- Ионная связь – это
- Ковалентная связь – это
- Разновидности ковалентной связи
- Электроотрицательность – это
- Металлическая связь – это

•

- Атом состоит из
- Протоны заряжены
- Электроны заряжены
- Нейтроны
- Заряд ядра равен
- Число энергетических уровней равно
- Число протонов равно
- Число электронов равно
- Число нейтронов равно
- Изотопы – это
- Ионы – это
- Ионная связь – это
- Ковалентная связь – это
- Разновидности ковалентной связи

- Электроотрицательность – это
- Металлическая связь – это

Внимательно прочитайте текст, а затем вставьте в него пропущенные слова, необходимые по смыслу.

Частицы, в которые превращаются атомы в результате отдачи или присоединения электронов, называются 1) _____.

Химическая связь, возникающая между ними, называется 2) _____.

Ковалентная химическая связь возникает за счет образования 3) _____.

По числу общих электронных пар она бывает 4) _____.

Способность атома оттягивать к себе общие электронные пары, участвующие в химической связи – это 5) _____.

Ковалентная связь, которая образуется между атомами с одинаковой электроотрицательностью, называется 6) _____, а с разной электроотрицательностью – 7) _____. Связь в металлах между атом – ионами посредством 8) _____ называется металлической.

Внимательно прочитайте текст, а затем вставьте в него пропущенные слова, необходимые по смыслу.

Частицы, в которые превращаются атомы в результате отдачи или присоединения электронов, называются 1) _____.

Химическая связь, возникающая между ними, называется 2) _____.

Ковалентная химическая связь возникает за счет образования 3) _____.

По числу общих электронных пар она бывает 4) _____.

Способность атома оттягивать к себе общие электронные пары, участвующие в химической связи – это 5) _____.

Ковалентная связь, которая образуется между атомами с одинаковой электроотрицательностью, называется 6) _____, а с разной электроотрицательностью – 7) _____. Связь в металлах между атом – ионами посредством 8) _____ называется металлической.

Внимательно прочитайте текст, а затем вставьте в него пропущенные слова, необходимые по смыслу.

Частицы, в которые превращаются атомы в результате отдачи или присоединения электронов, называются 1) _____.

Химическая связь, возникающая между ними, называется 2) _____.

Ковалентная химическая связь возникает за счет образования 3) _____.

По числу общих электронных пар она бывает 4) _____.

Способность атома оттягивать к себе общие электронные пары, участвующие в химической связи – это 5) _____.

Ковалентная связь, которая образуется между атомами с одинаковой электроотрицательностью, называется 6) _____, а с разной электроотрицательностью – 7) _____. Связь в металлах между атом – ионами посредством 8) _____ называется металлической.

Внимательно прочитайте текст, а затем вставьте в него пропущенные слова, необходимые по смыслу.

Частицы, в которые превращаются атомы в результате отдачи или присоединения электронов, называются 1) _____.

Химическая связь, возникающая между ними, называется 2) _____.

Ковалентная химическая связь возникает за счет образования 3) _____.

По числу общих электронных пар она бывает 4) _____.

Способность атома оттягивать к себе общие электронные пары, участвующие в химической связи – это 5) _____.

Ковалентная связь, которая образуется между атомами с одинаковой электроотрицательностью, называется 6) _____, а с разной электроотрицательностью – 7) _____. Связь в металлах между атом – ионами посредством 8) _____ называется металлической.