

Ионы.

Ионная химическая связь



Ионы . Ионная химическая связь.

Проверка знаний

Устн

Тес

1. ^О Какие изменения происходят в строении внешней электронной оболочки элементов одного периода и одной группы?
2. ^Т Как изменяется число энергетических уровней у элементов одного периода и одной группы?
3. Какие свойства элемента называются металлическими?
4. Как изменяются металлические свойства элементов в периодах и группах?
5. В чем суть периодического изменения свойств химических элементов?

Ионы . Ионная химическая связь.

I. Ионы. Ионная связь

Определение:

Ионной называется химическая связь, образующуюся между ионами.

Определение:

Ион – это частица образующаяся в результате отдачи или принятия электрона.



Ионы . Ионная химическая связь.

I. Ионы

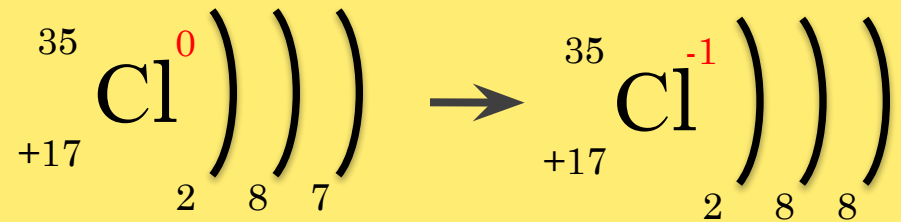
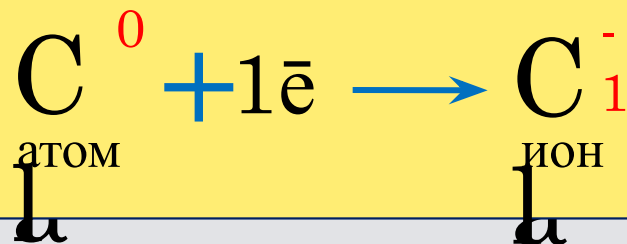
Частица, отдающая электроны, превращается в **положительный ион**.



Частица, принимающая электроны, превращается в **отрицательный ион**.



Пояснение:

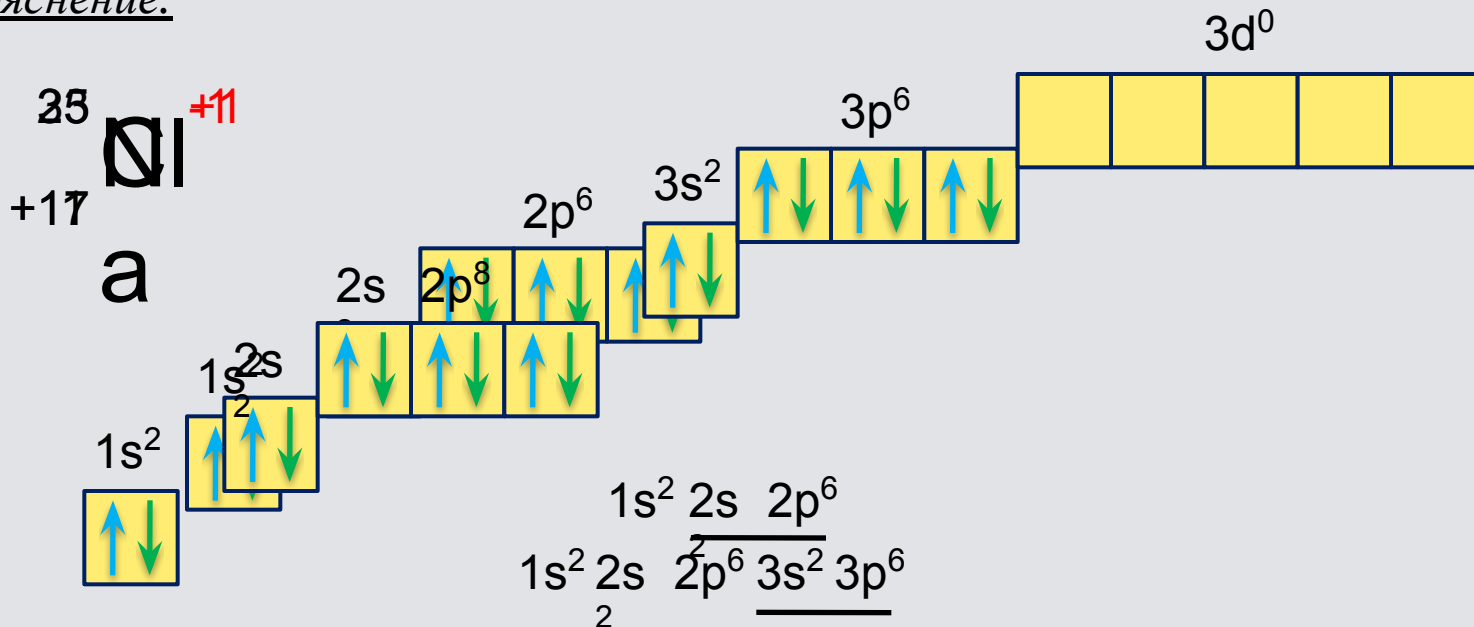


Ионы . Ионная химическая связь.

I. Ионы

У ионов внешний уровень максимально заполнен электронами.

Пояснение:



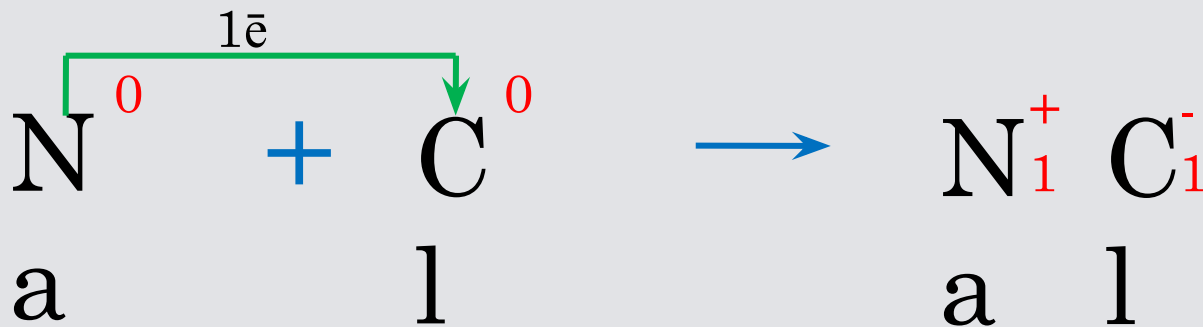
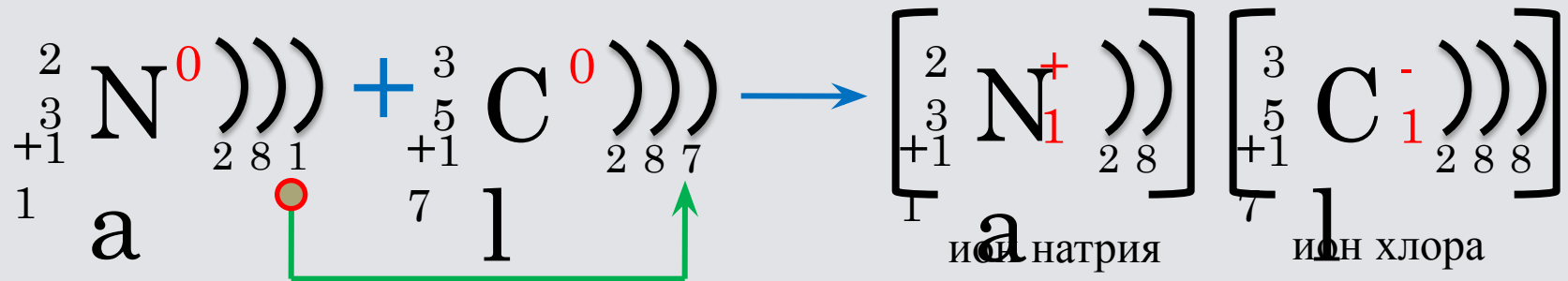
Далее 

Ионы . Ионная химическая связь.

I. Ионная связь

Пример:

NaCl – хлорид натрия (поваренная, пищевая соль)



Ионы . Ионная химическая связь.

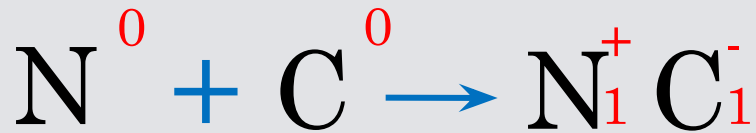
I. Ионная связь

Ионная связь как правило возникает между металлом и неметаллом.

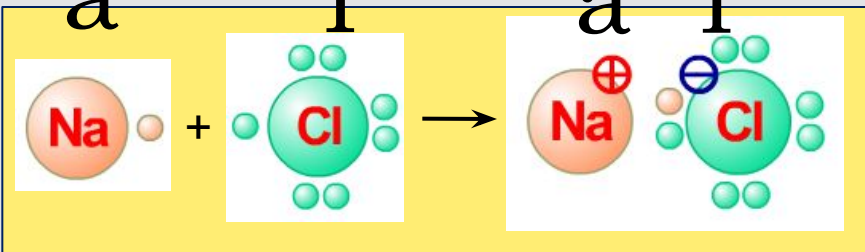
Пример:

Схема образования молекулы

NaCl



а l а l



Ионы . Ионная химическая связь.

Домашняя работа

& 9 Стр. 56 -

Вставить схему образования молекул:



Дополнительный материал

Редактор-конструктор химических структур
«FlashchemLego»



Онлайн версия «FlashchemLego» находится по
адресу:

http://flashchem.ucoz.net/Beginners/cont_Lewis.html