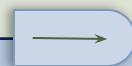


# Ионы и ионная химическая связь



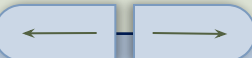


## Проверка знаний

Устн

Тес

1. <sup>О</sup> Какие изменения происходят в строении внешней электронной оболочки элементов одного периода и одной группы?
2. <sup>Т</sup> 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?





## I. Ионная связь

### Определение

Ионной называется химическая связь, образующуюся между ионами.

### Определение

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

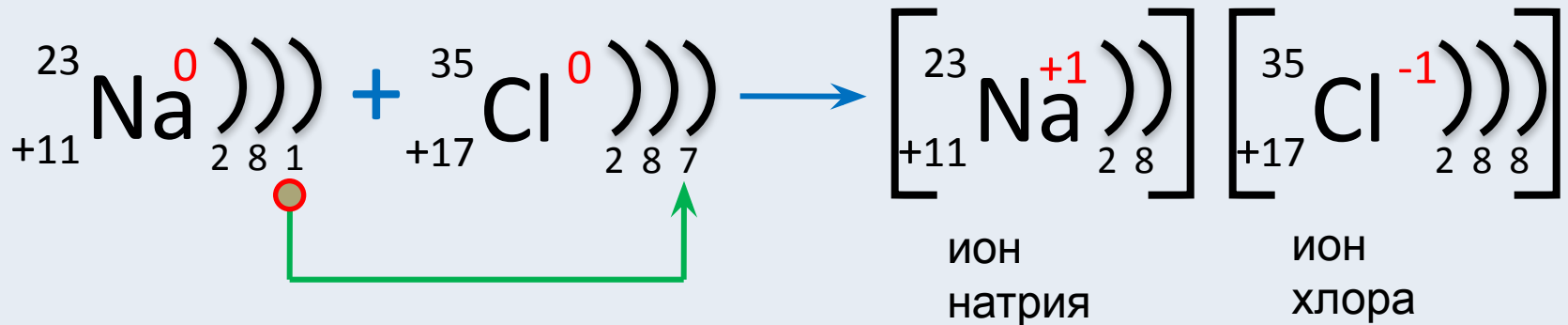




## I. Ионная связь

Пример:

NaCl – хлорид натрия (поваренная, пищевая соль)



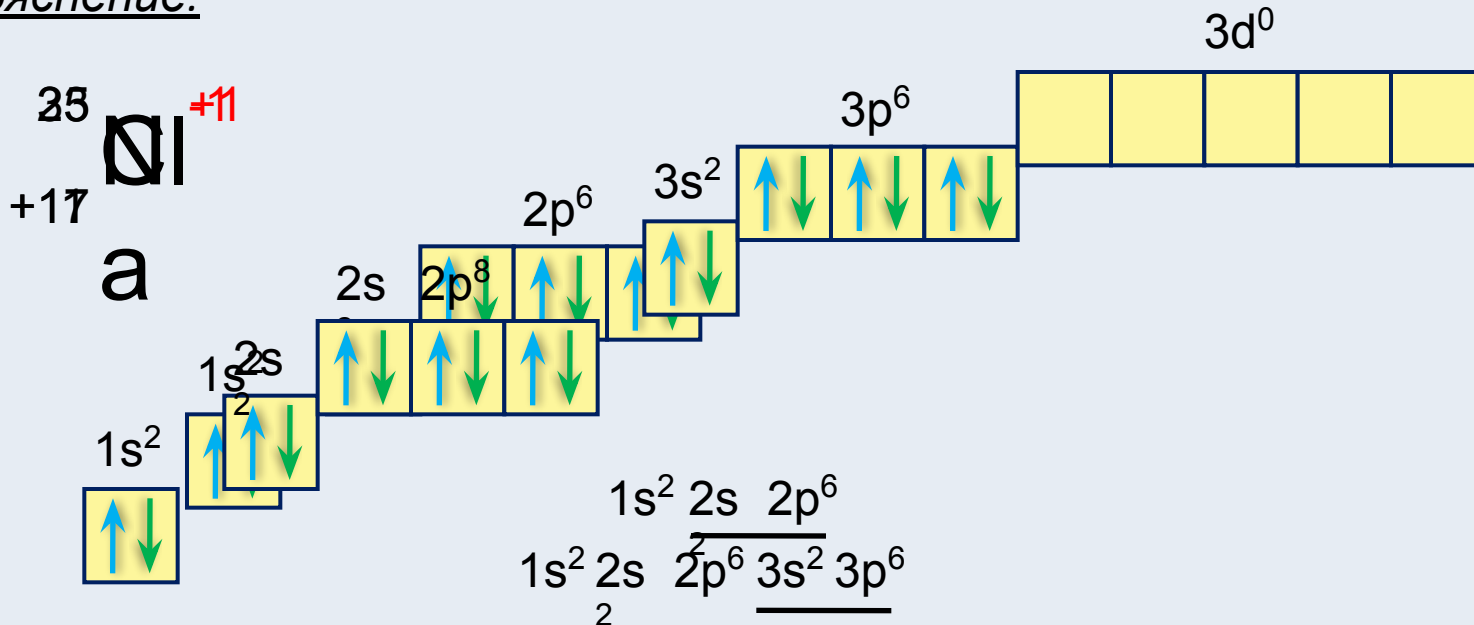




## I. Ионная связь

У ионов внешний уровень максимально заполнен электронами.

Пояснение:



Далее



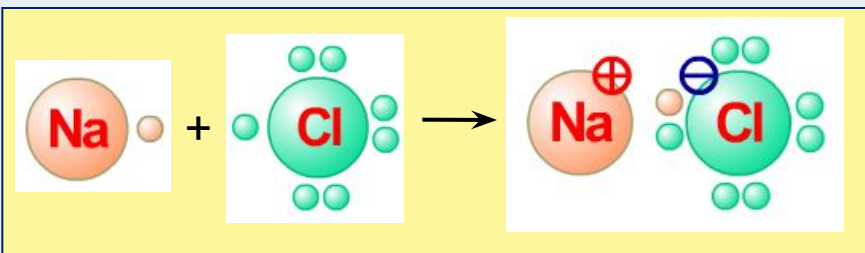
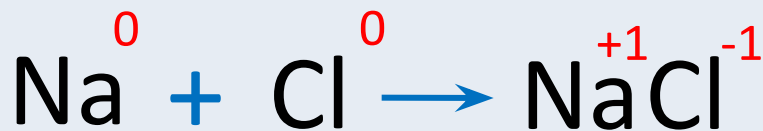


## I. Ионная связь

Ионная связь как правило возникает между металлом и неметаллом.

Пример:

Схема образования молекулы NaCl

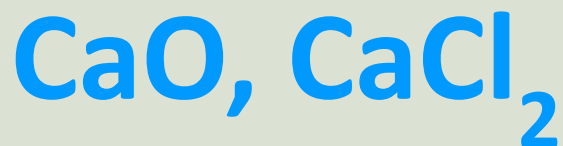




## Домашняя работа

& 9 Стр. 56 -

58. Составить схему образования молекул:



## Дополнительный материал

Редактор-конструктор химических структур  
«FlashchemLego»



Онлайн версия «FlashchemLego» находится по

адресу: [http://flashchem.ucoz.net/Beginners/cont\\_Lewis.html](http://flashchem.ucoz.net/Beginners/cont_Lewis.html)

