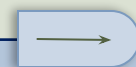


Ионы и ионная химическая связь



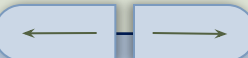


Проверка знаний

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?





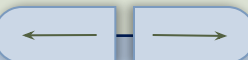
I. Ионная связь

Определение

Ионной называется химическая связь, образующаяся между ионами.

Определение

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

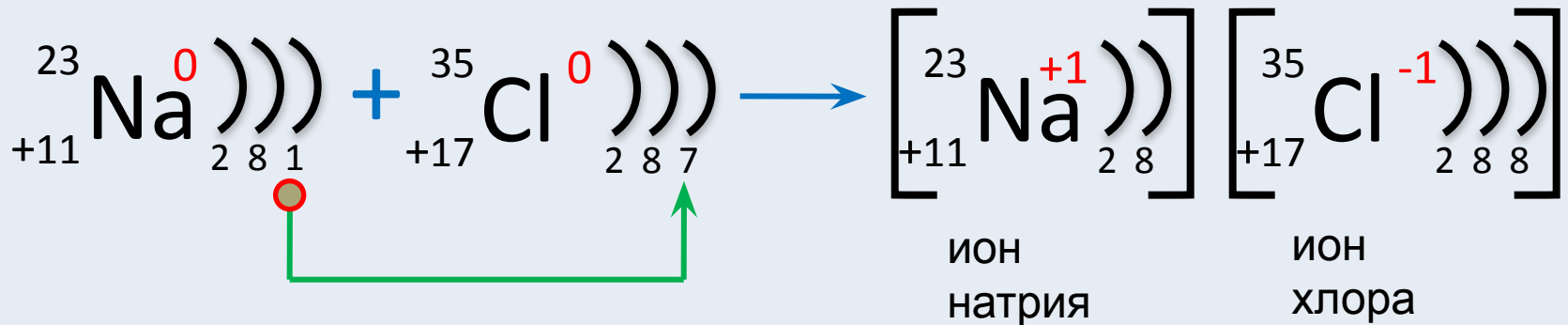




I. Ионная связь

Пример:

NaCl – хлорид натрия (поваренная, пищевая соль)





I. Ионная связь

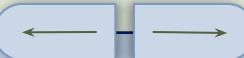
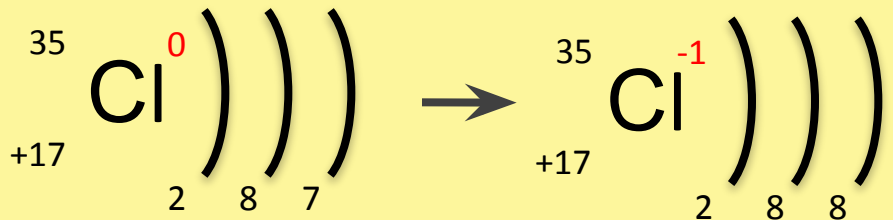
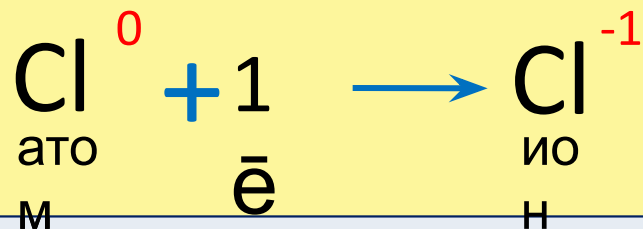
Частица, отдающая электроны, превращается в **положительный ион**.



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



Пояснение:

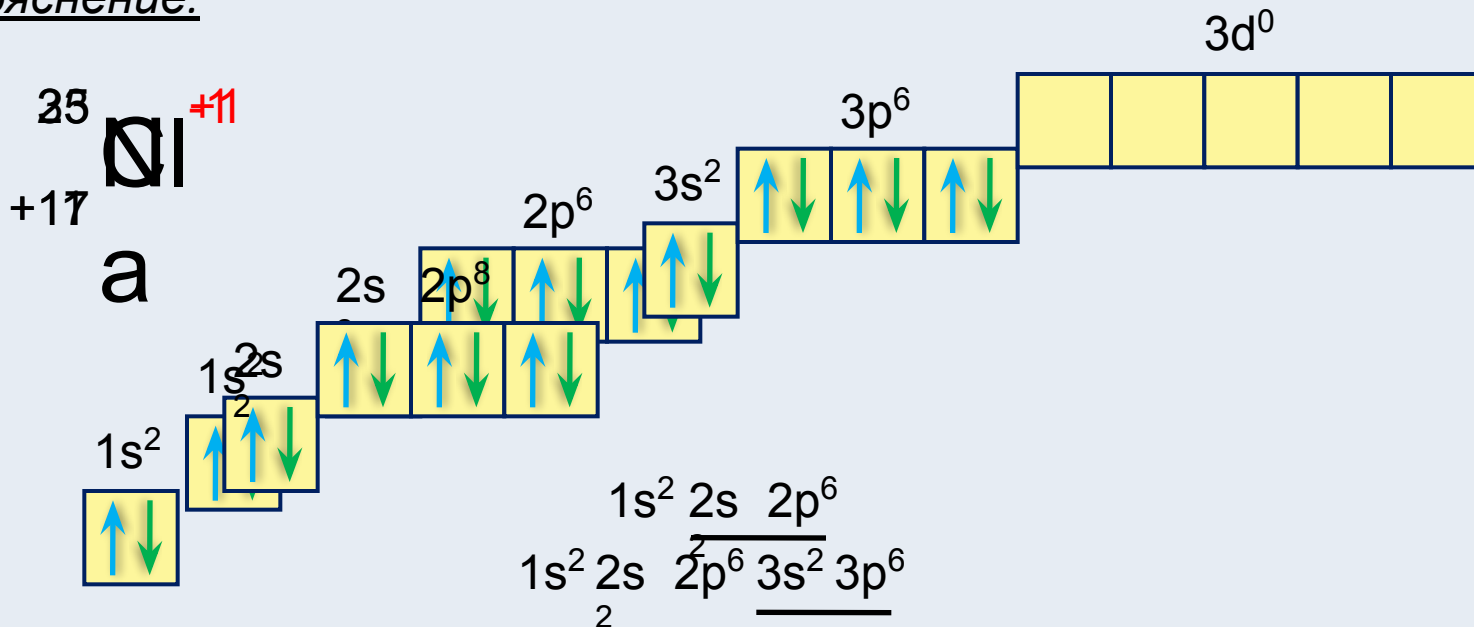




I. Ионная связь

У ионов внешний уровень максимально заполнен электронами.

Пояснение:



Далее



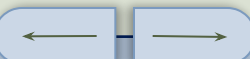
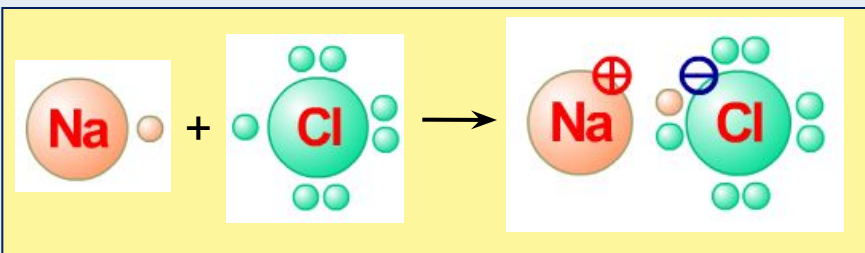
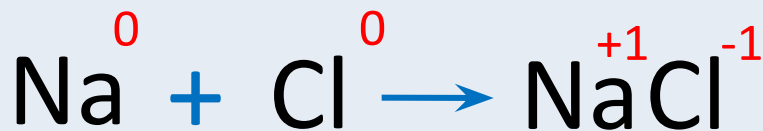


I. Ионная связь

Ионная связь как правило возникает между металлом и неметаллом.

Пример:

Схема образования молекулы NaCl

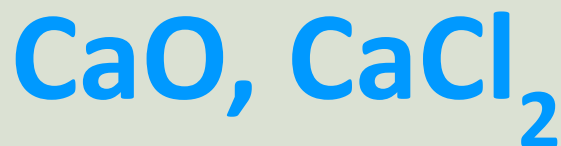




Домашняя работа

& 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

