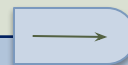


Ионы и ионная химическая

Prezentacii.com

СВЯЗЬ



Тема Ионы и ионная химическая связь.

Урок 16

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?

Тема Ионы и ионная химическая связь.

Урок 16



I. Ионная связь

Определение

Ионной называется химическая связь, образующуюся между ионами.

Определение

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



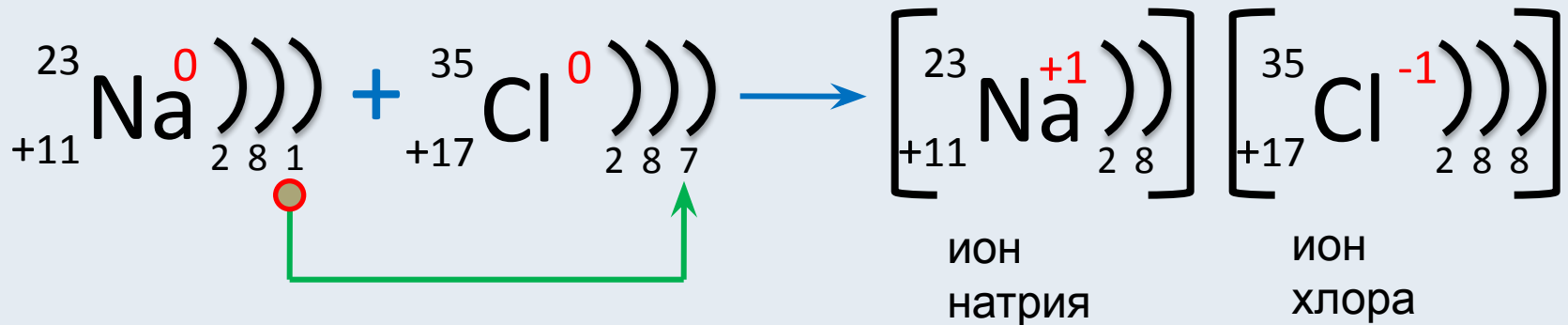
Тема Ионы и ионная химическая связь.

Урок 16

I. Ионная связь

Пример:

NaCl – хлорид натрия (поваренная, пищевая соль)



Тема Ионы и ионная химическая связь.

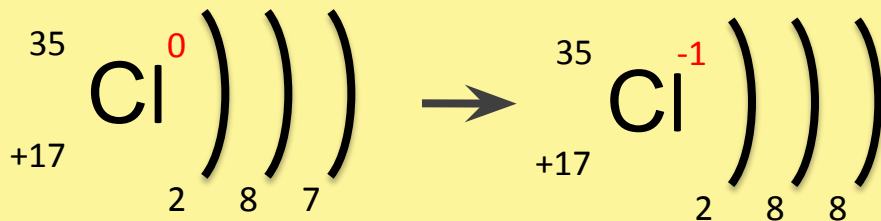
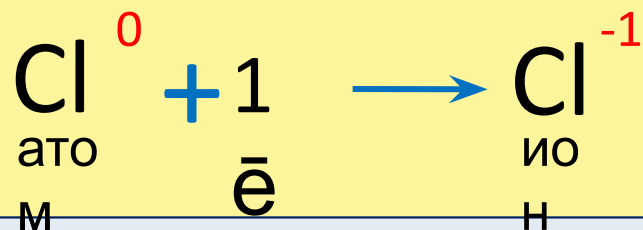
Урок 16

I. Ионная связь

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

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

Пояснение:



Тема Ионы и ионная химическая связь.

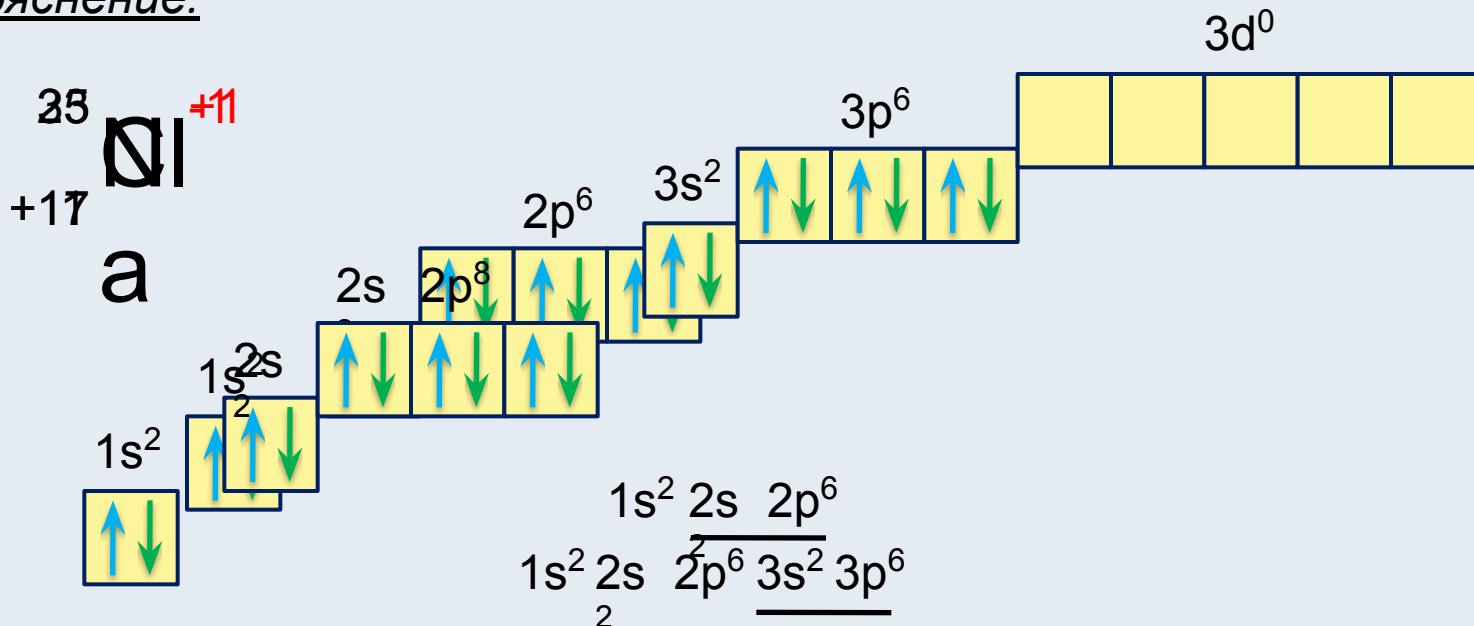
Урок 16



I. Ионная связь

У ионов внешний уровень максимально заполнен электронами.

Пояснение:



Далее

Тема Ионы и ионная химическая связь.

Урок 16

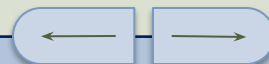
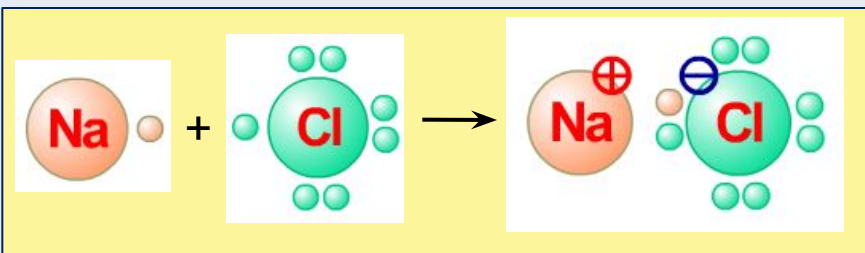
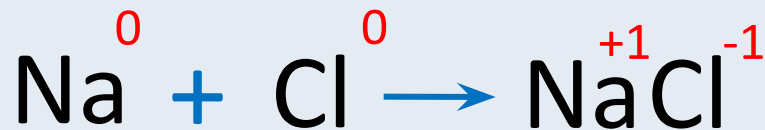


I. Ионная связь

Ионная связь как правило возникает между металлом и неметаллом.

Пример:

Схема образования молекулы NaCl



Тема Ионы и ионная химическая связь.

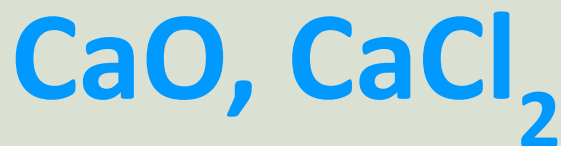
Урок 16



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

