

# Ионы и ионная химическая

Prezentacii.com

# СВЯЗЬ



# Тема Ионы и ионная химическая связь.

Урок 16



## Проверка знаний

Устн

Тес

- О Т

1. Какие изменения происходят в строении внешней электронной оболочки элементов одного периода и одной группы?
2. 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.



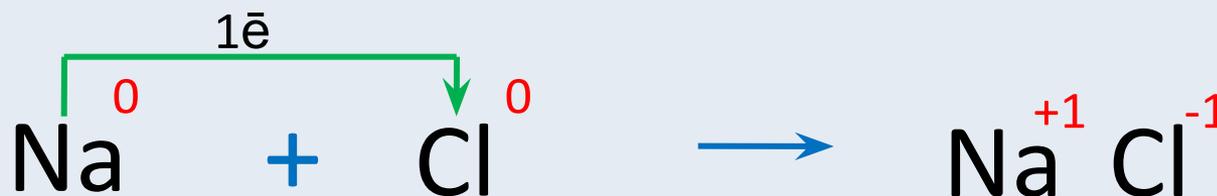
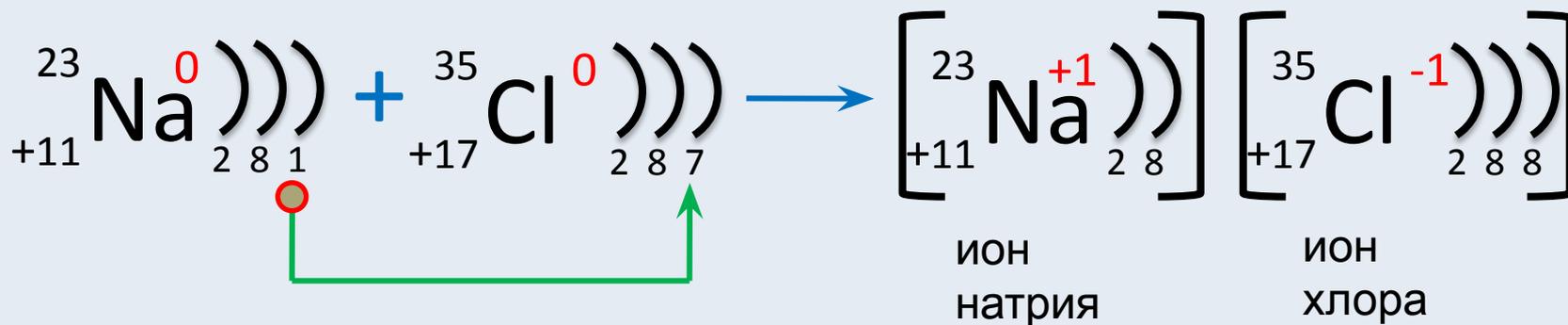
# Тема Ионы и ионная химическая связь.

Урок 16

## I. Ионная связь

Пример:

NaCl – хлорид натрия (поваренная, пищевая соль)



# Тема Ионы и ионная химическая связь.

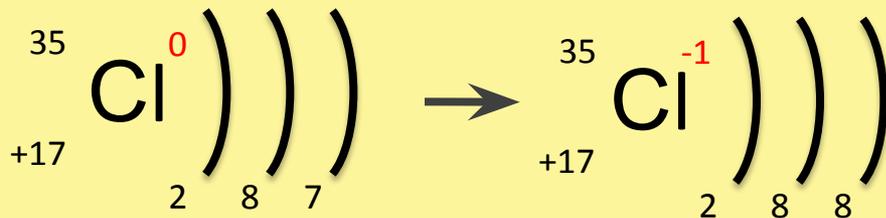
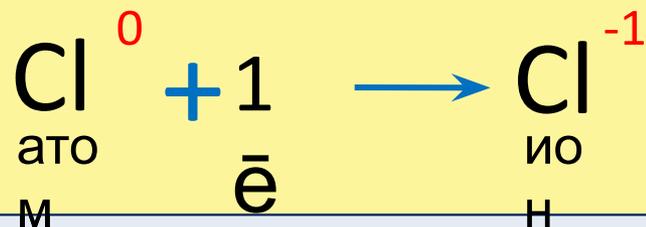
Урок 16

## I. Ионная связь

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

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

Пояснение:



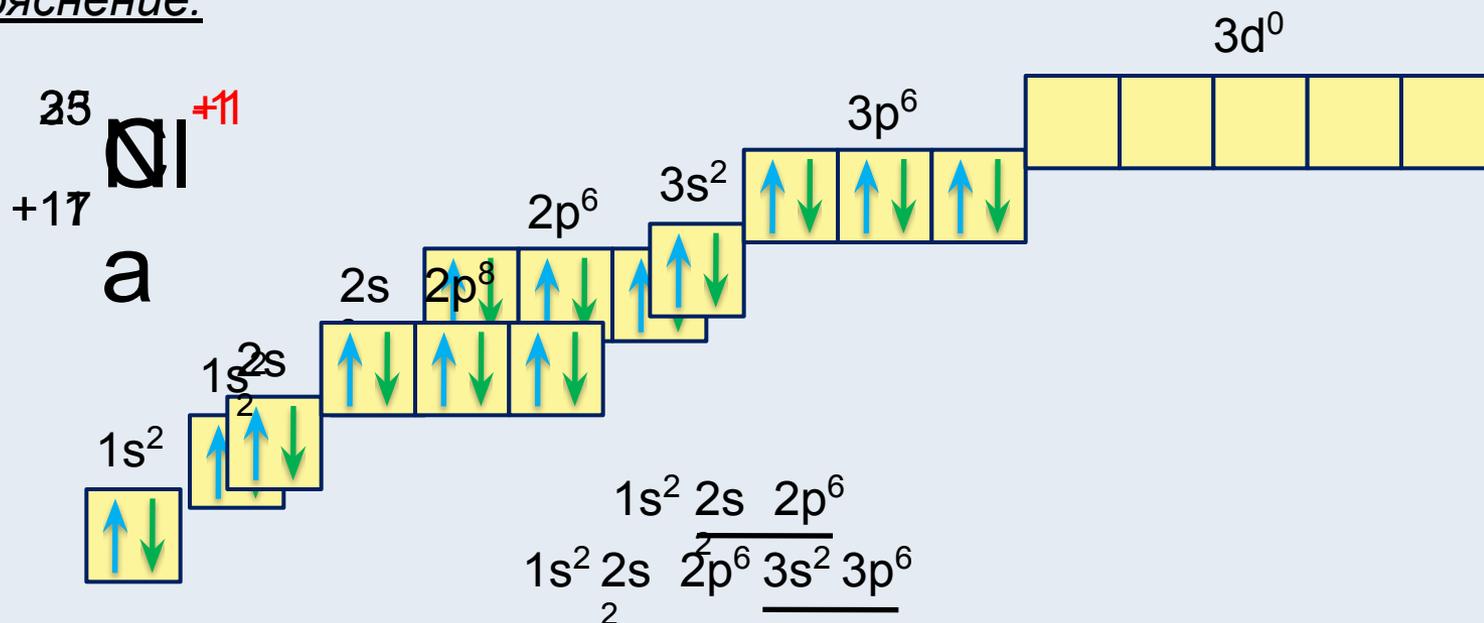
# Тема Ионы и ионная химическая связь.

Урок 16

## I. Ионная связь

У ионов внешний уровень максимально заполнен электронами.

Пояснение:



Далее

# Тема Ионы и ионная химическая связь.

Урок 16

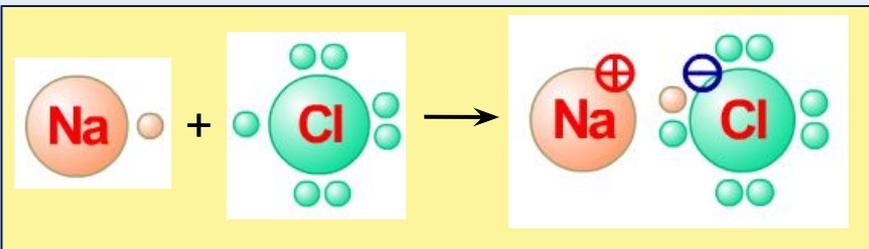


## I. Ионная связь

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](http://flashchem.ucoz.net/Beginners/cont_Lewis.html)

