

# Тема: Ионы и ионная химическая связь.

# Тема: Ионы и ионная химическая связь.

Повторение

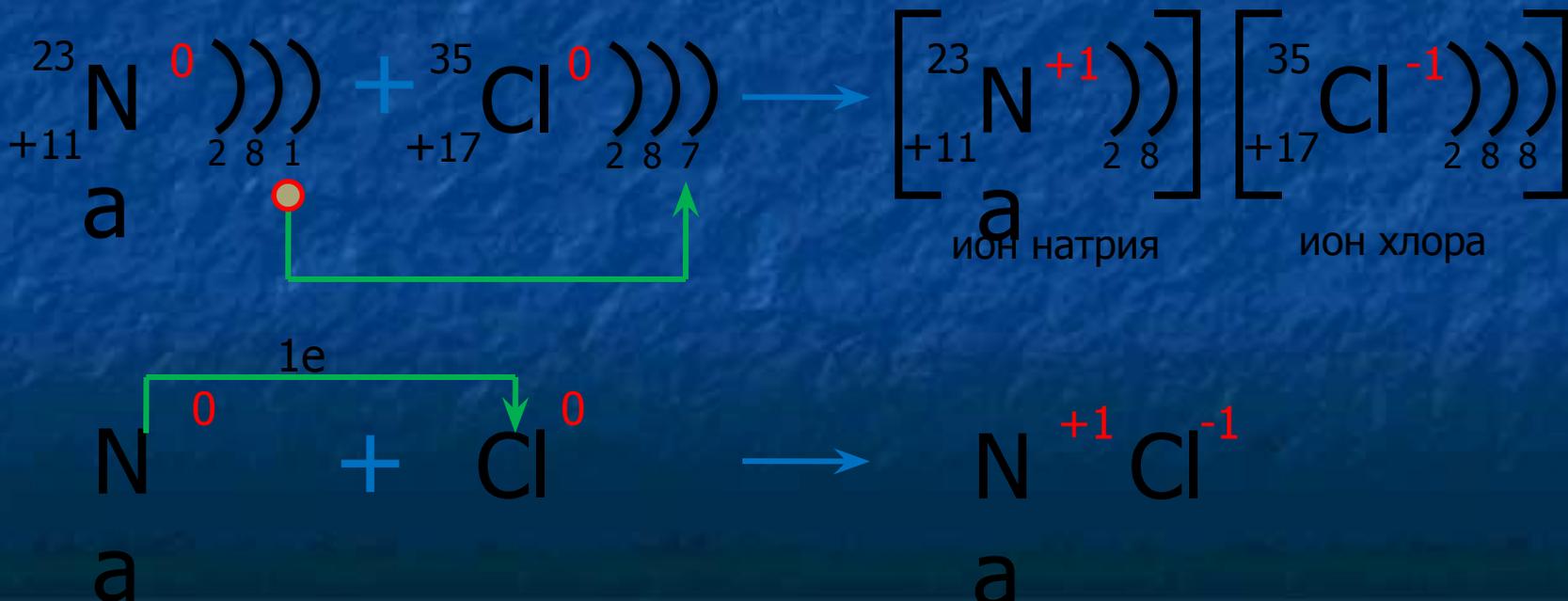
## I. Ионная связь.

Химическая связь, образующаяся между ионами, называется **ионной**.

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

Пример:

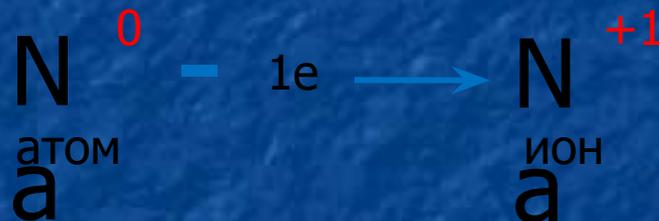
NaCl – хлорид натрия (поваренная, пищевая соль)



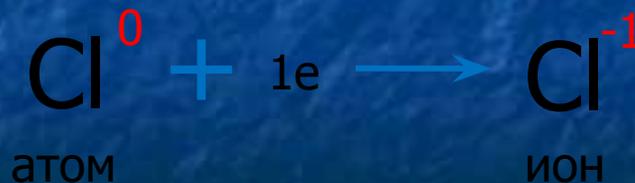
# Тема: Ионы и ионная химическая связь.

## I. Ионная связь.

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



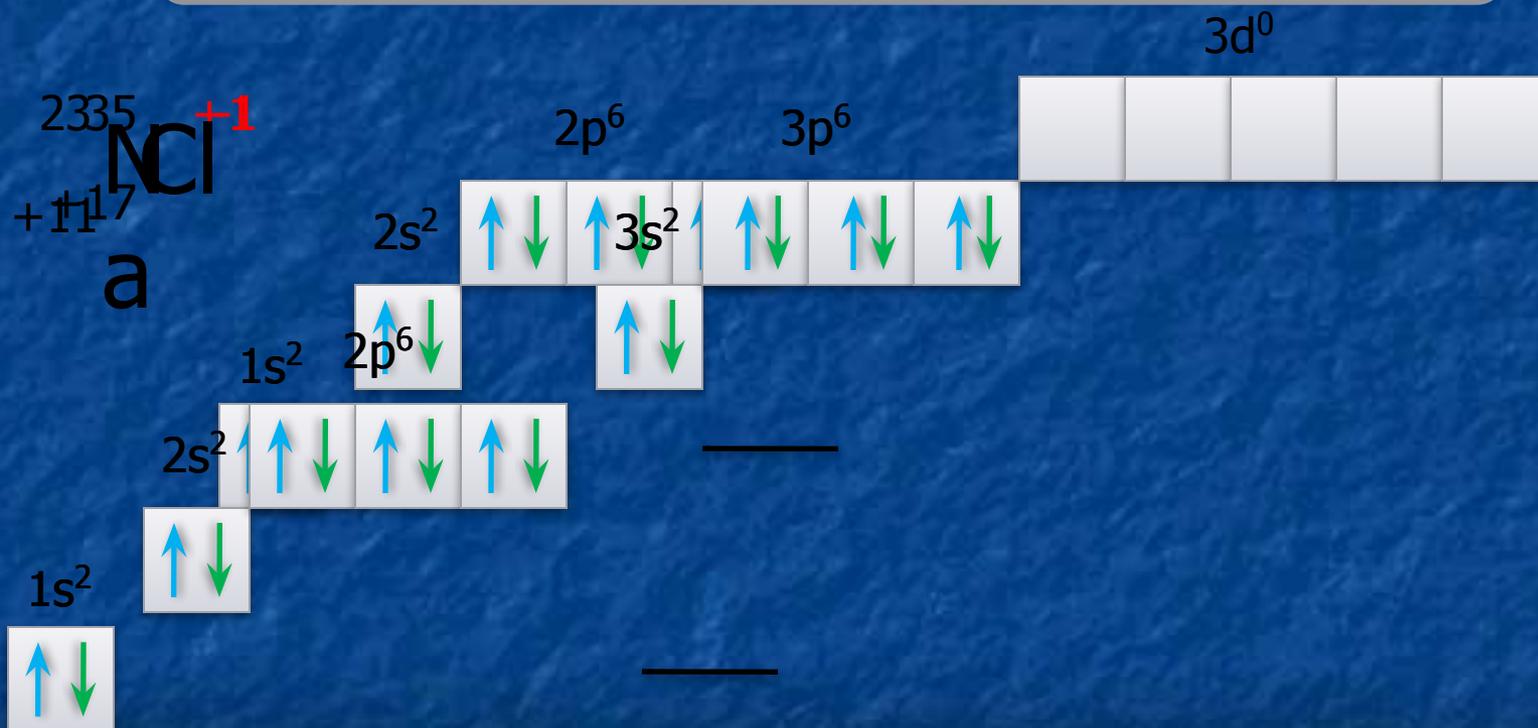
Частица, принимающая электроны, превращается в **отрицательный ион**.



# Тема: Ионы и ионная химическая связь.

## I. Ионная связь.

У ионов внешний уровень максимально заполнен электронами.



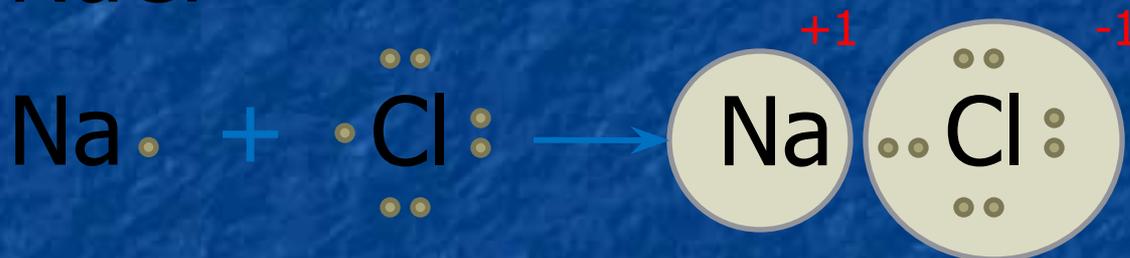
# Тема: Ионы и ионная химическая связь.

## I. Ионная связь.

Ионная связь как правило возникает между металлом и неметаллом.

Механизм:

NaCl



\*

# Тема: Ионы и ионная химическая связь.

Домашнее задание.

Составить механизм образования молекул:  $\text{CaO}$ ,  $\text{CaCl}_2$ .

# Повторение.

1. Как изменяются металлические свойства в периодах?
2. Как изменяются металлические свойства в группах?
3. Как изменяется число энергетических уровней в периодах?
4. Как изменяется число энергетических уровней в группах?
5. Как изменяется число электронов на последнем уровне в периодах?
6. Как изменяется число электронов на последнем уровне в группах?