

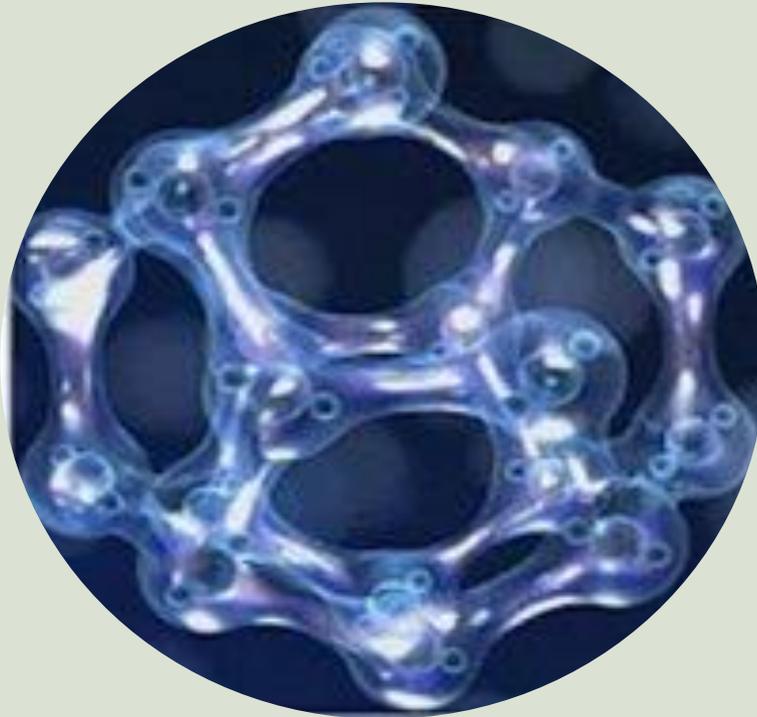
# Проверка знаний

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?





# Ионная химическая связь



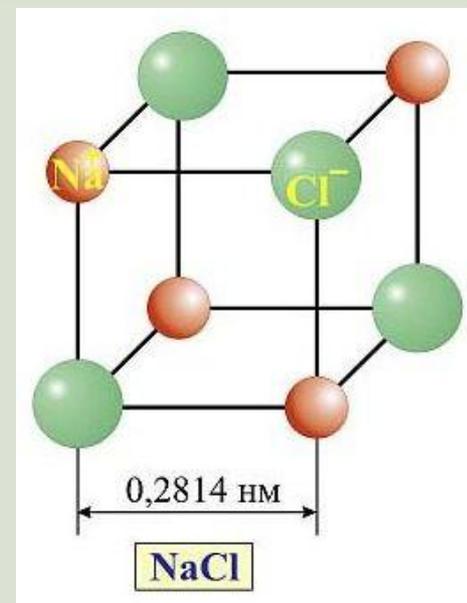
# I. Ионная связь

Определение:

**Ионной** называется химическая связь, образующуюся между ионами.

Определение

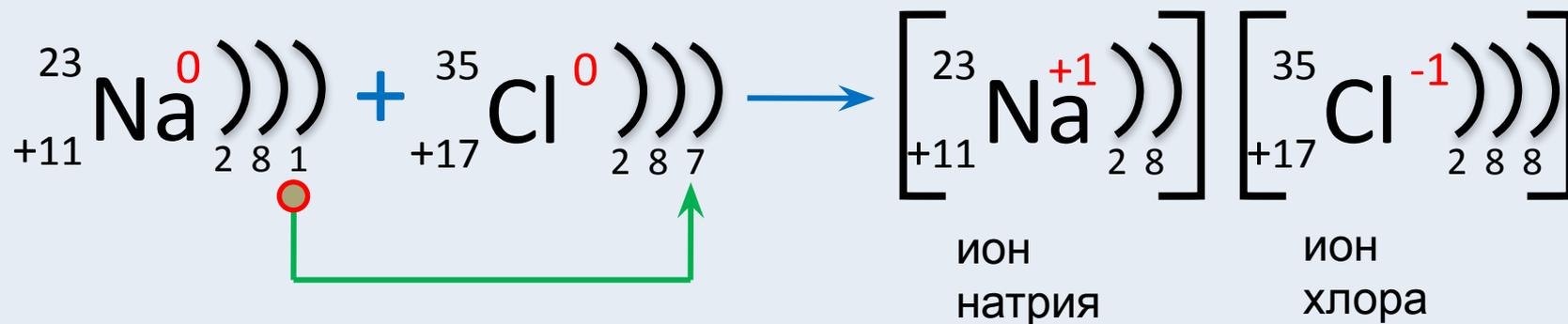
∴ **Ион** – это частица образующаяся в результате отдачи или принятия электрона.



# I. Ионная связь

Пример:

NaCl – хлорид натрия (поваренная, пищевая соль)

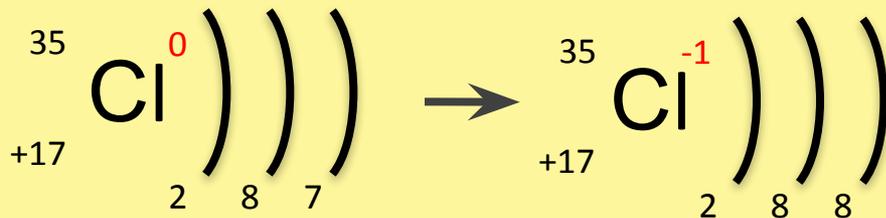
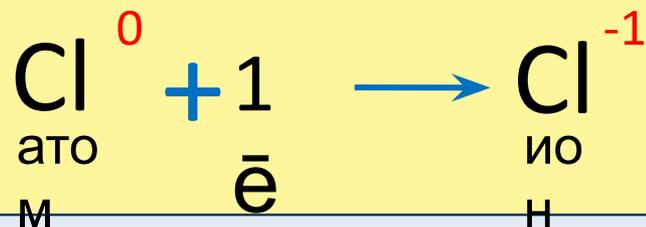


# I. Ионная связь

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

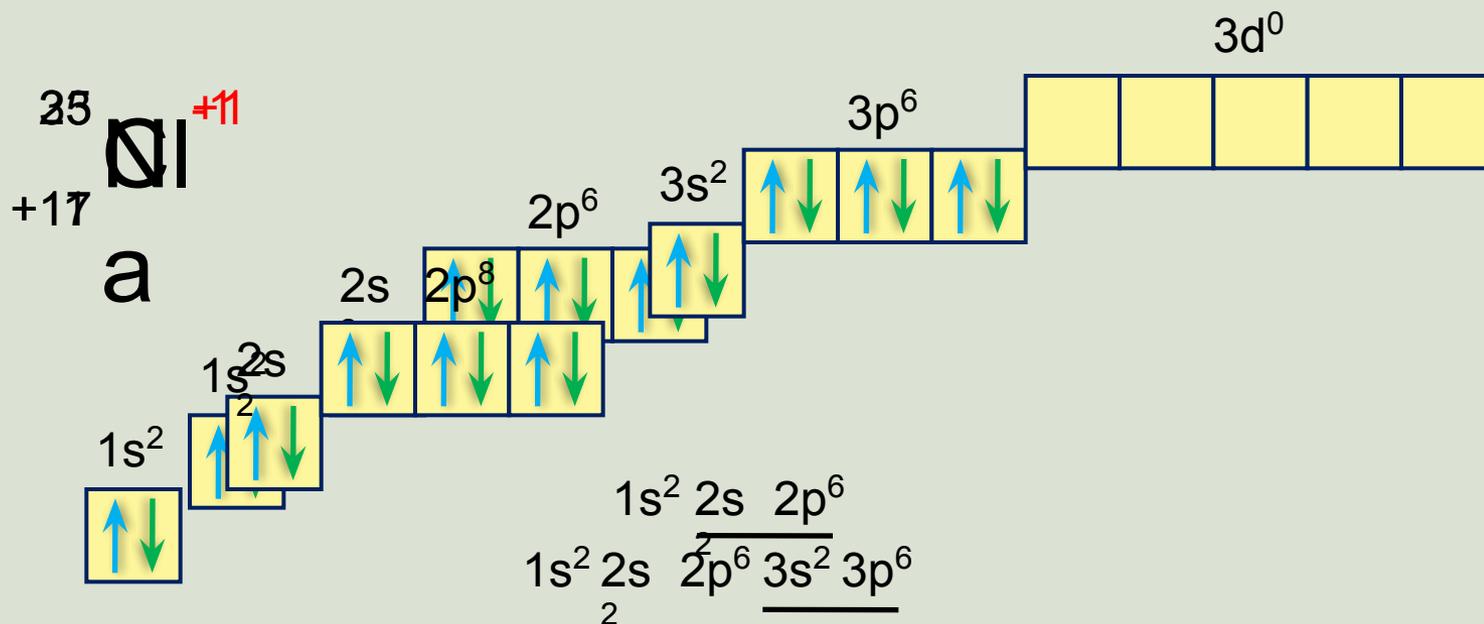
Частица, принимающая электроны, превращается в **отрицательный ион**.

Пояснение:



# I. Ионная связь

У ионов внешний уровень максимально заполнен электронами.

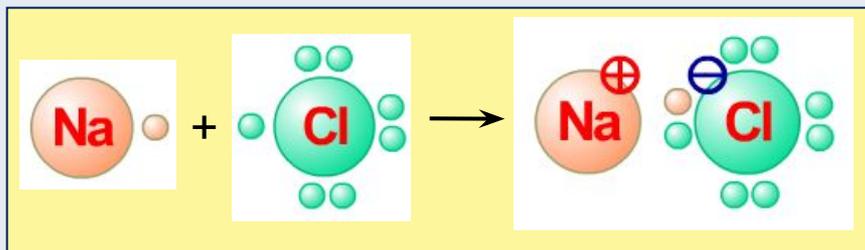
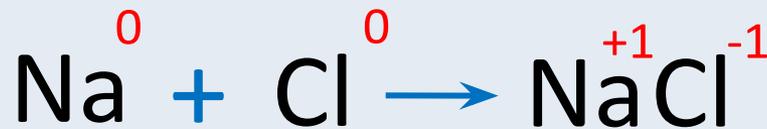


# I. Ионная связь

Ионная связь как правило возникает между металлом и неметаллом.

Пример:

Схема образования молекулы  
NaCl

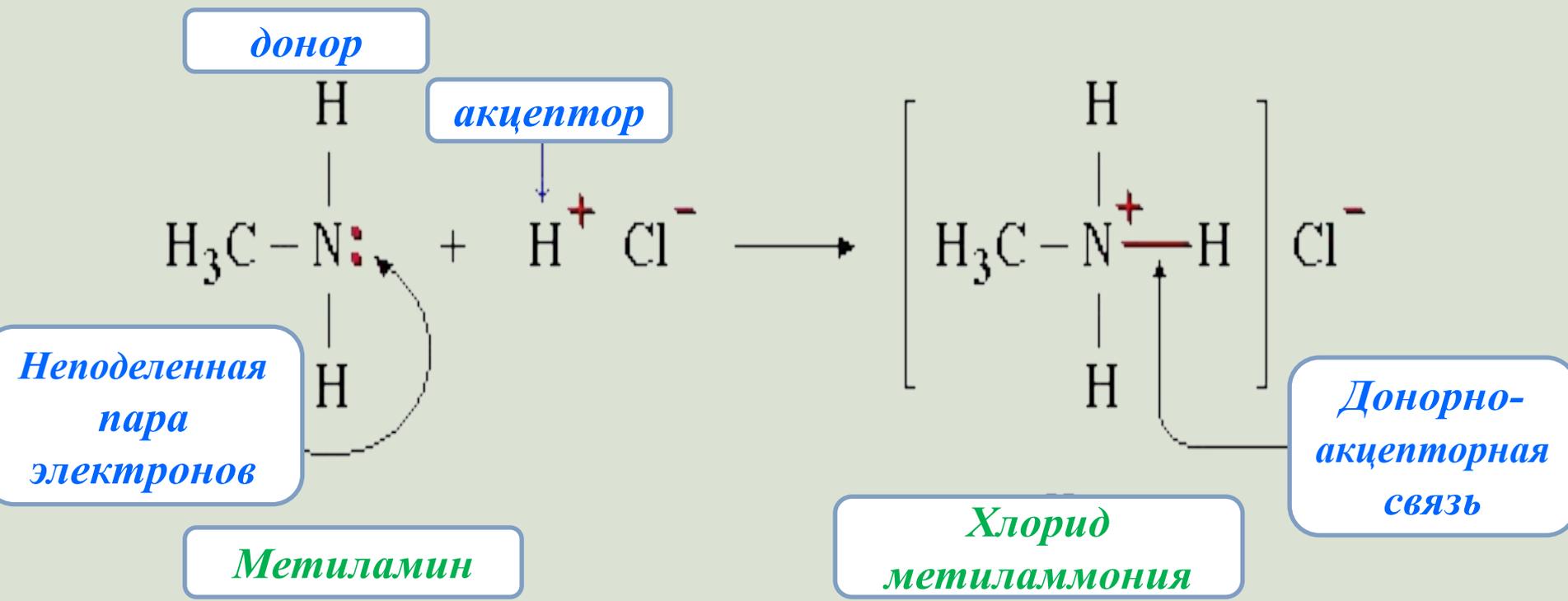


# Донорно- акцепторная связь



# Донорно-акцепторная связь

- механизм образования ковалентной связи за счет двухэлектронного облака одного атома и свободной орбитали другого.



Донорно-акцепторная связь отличается только способом образования; по свойствам она одинакова с остальными ковалентными связями.



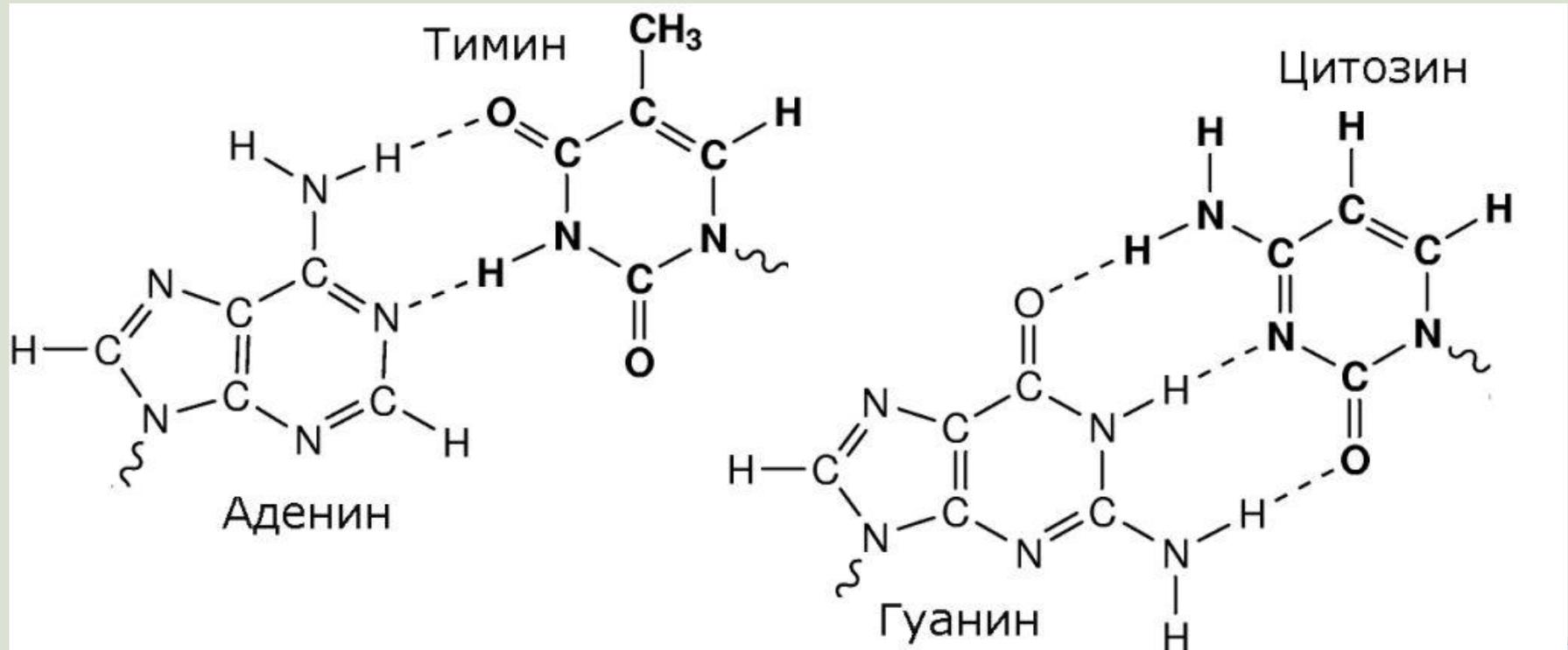
# Водородная связь



# Водородная связь

*притяжение между ковалентно связанным атомом водорода  
и ковалентно связанным  
электроотрицательным атомом (O, N, F, Cl).*

В зависимости от энергии, водородная связь имеет различный характер- от чисто электростатического (слабые связи) до преимущественно ковалентного (сильные связи).



# Водородная связь

*- притяжение между ковалентно связанным атомом водорода и ковалентно связанным электроотрицательным атомом (O, N, F, Cl).*

