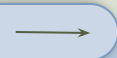


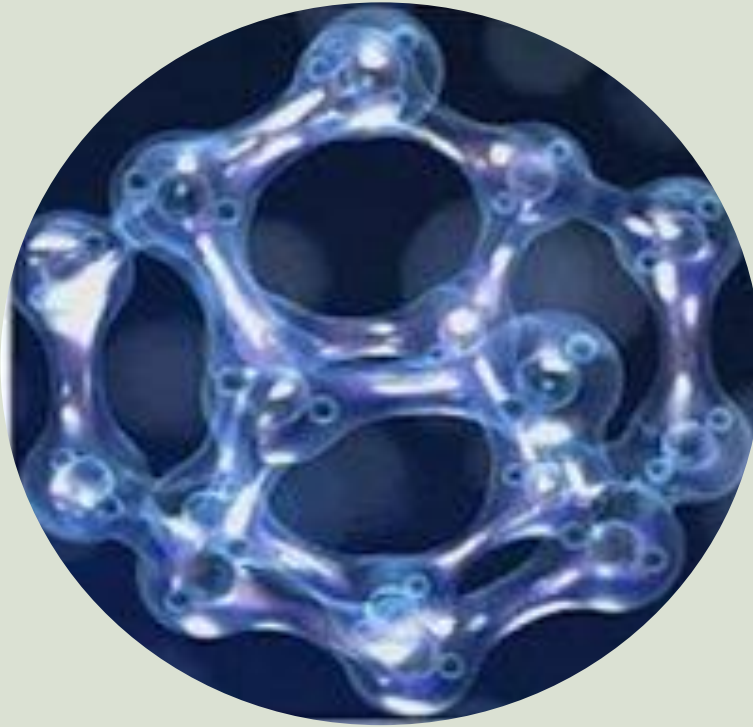
Проверка знаний

Устн

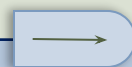
Тес

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?





Ионная химическая связь



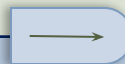
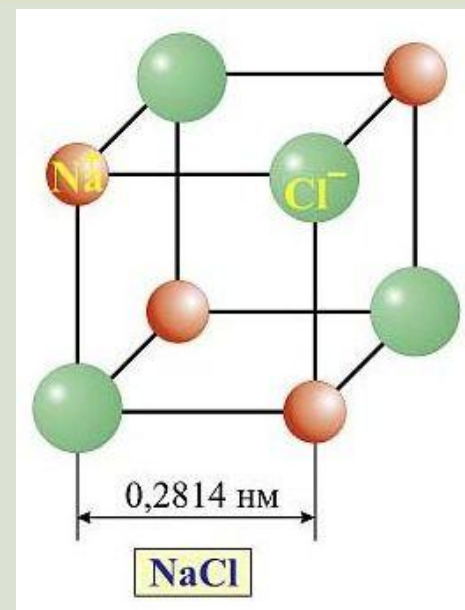
I. Ионная связь

Определение:

Ионной называется химическая связь, образующуюся между ионами.

Определение

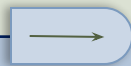
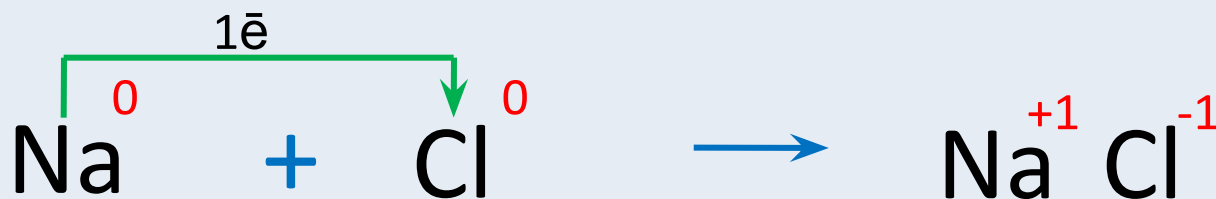
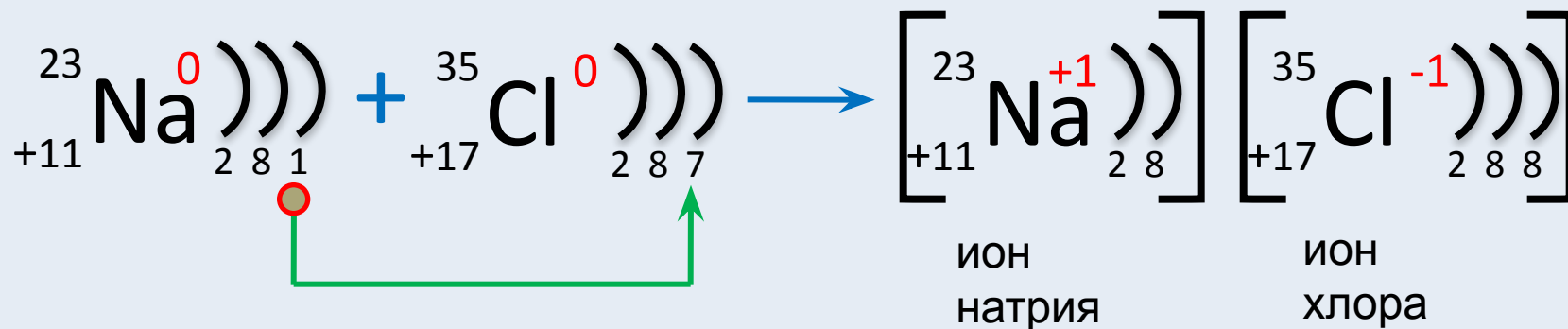
∴ **Ион** – это частица образующаяся в результате отдачи или принятия электрона.



I. Ионная связь

Пример:

NaCl – хлорид натрия (поваренная, пищевая соль)

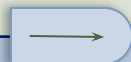
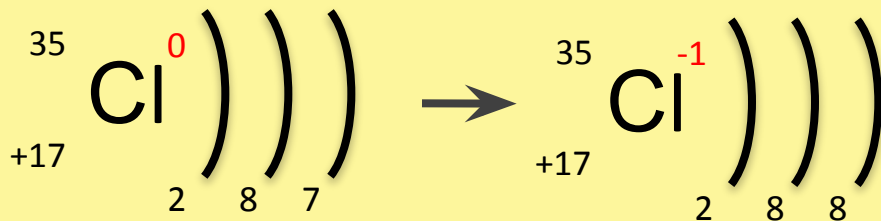
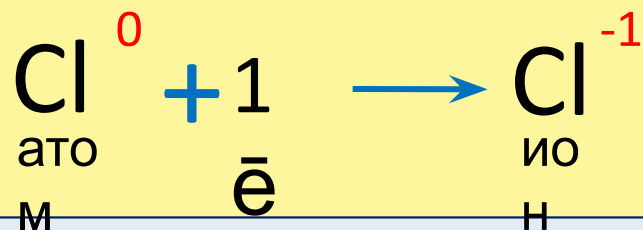


I. Ионная связь

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

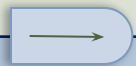
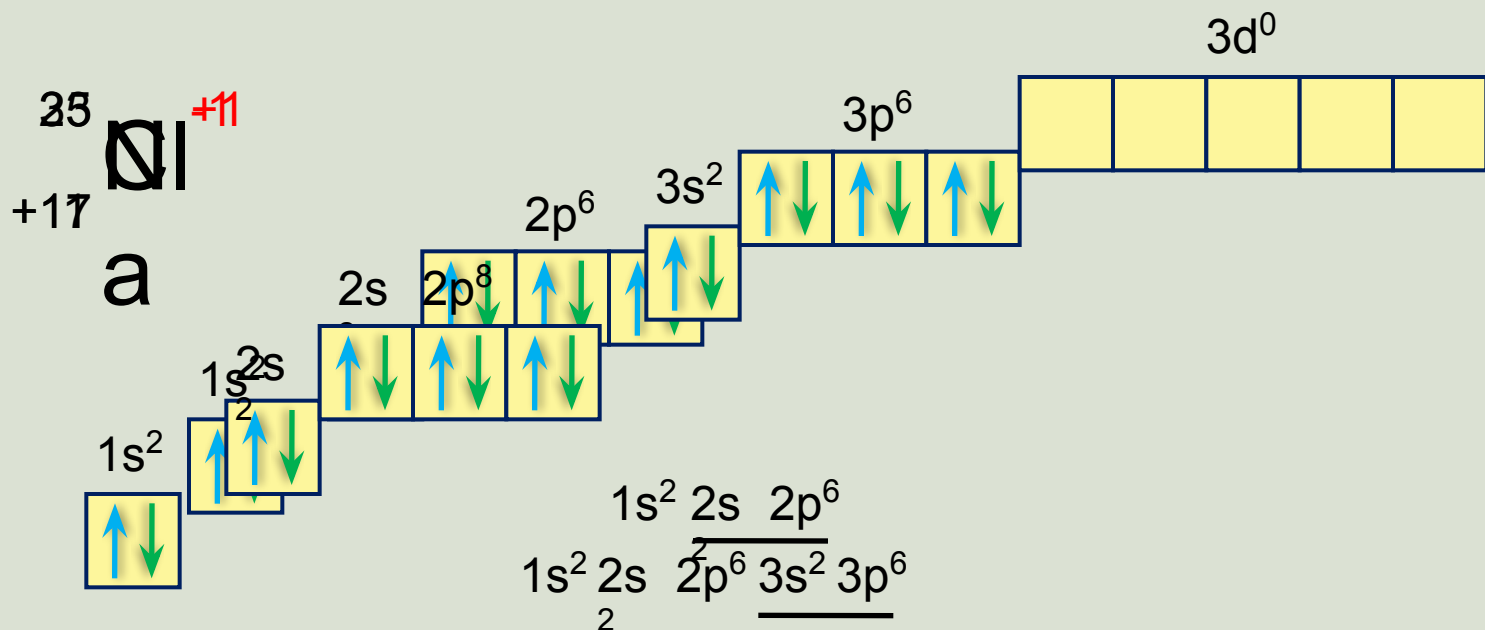
Частица, принимающая электроны, превращается в **отрицательный ион**.

Пояснение:



I. Ионная связь

У ионов внешний уровень максимально заполнен электронами.

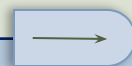
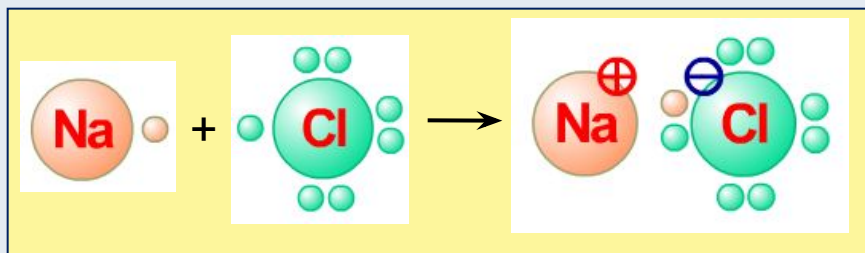
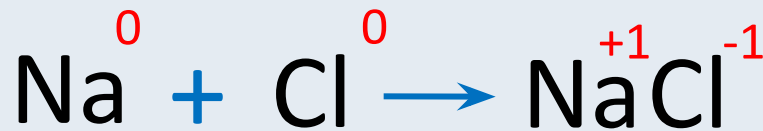


I. Ионная связь

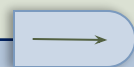
Ионная связь как правило возникает между металлом и неметаллом.

Пример:

Схема образования молекулы
NaCl

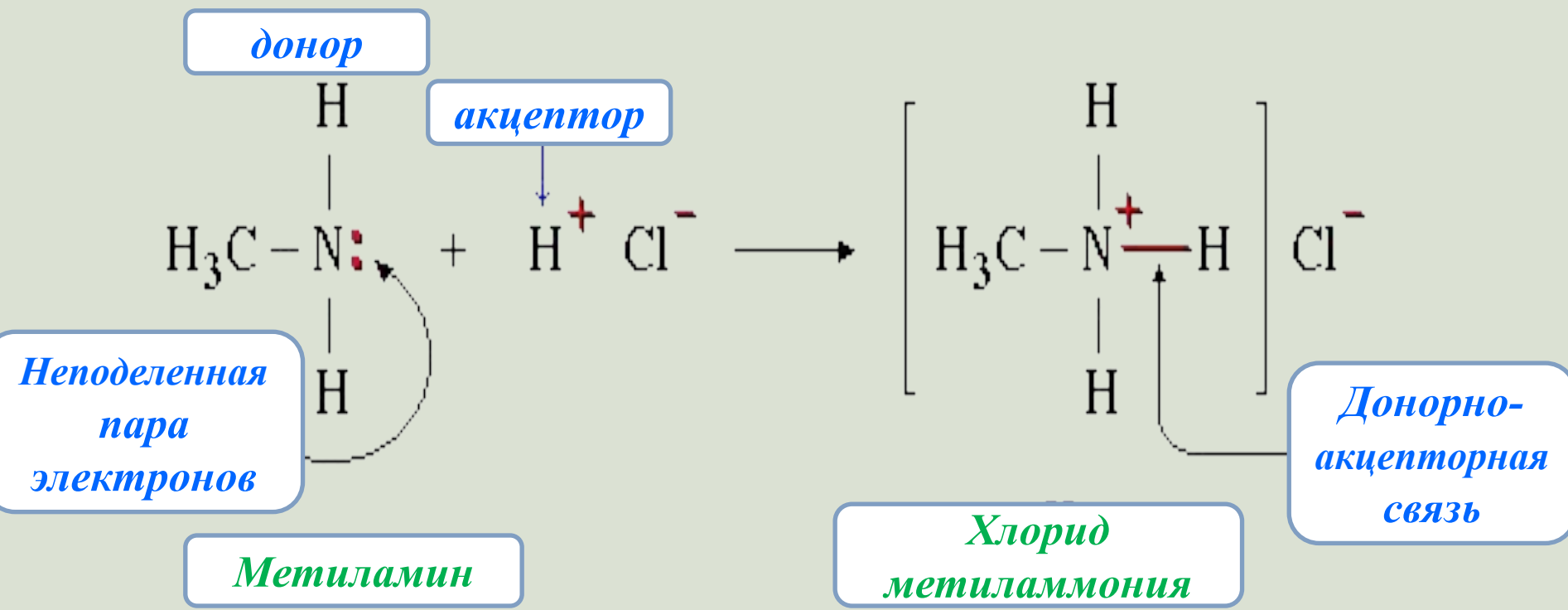


Донорно- акцепторная связь

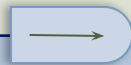


Донорно-акцепторная связь

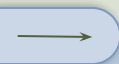
- механизм образования ковалентной связи за счет двухэлектронного облака одного атома и свободной орбитали другого.



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



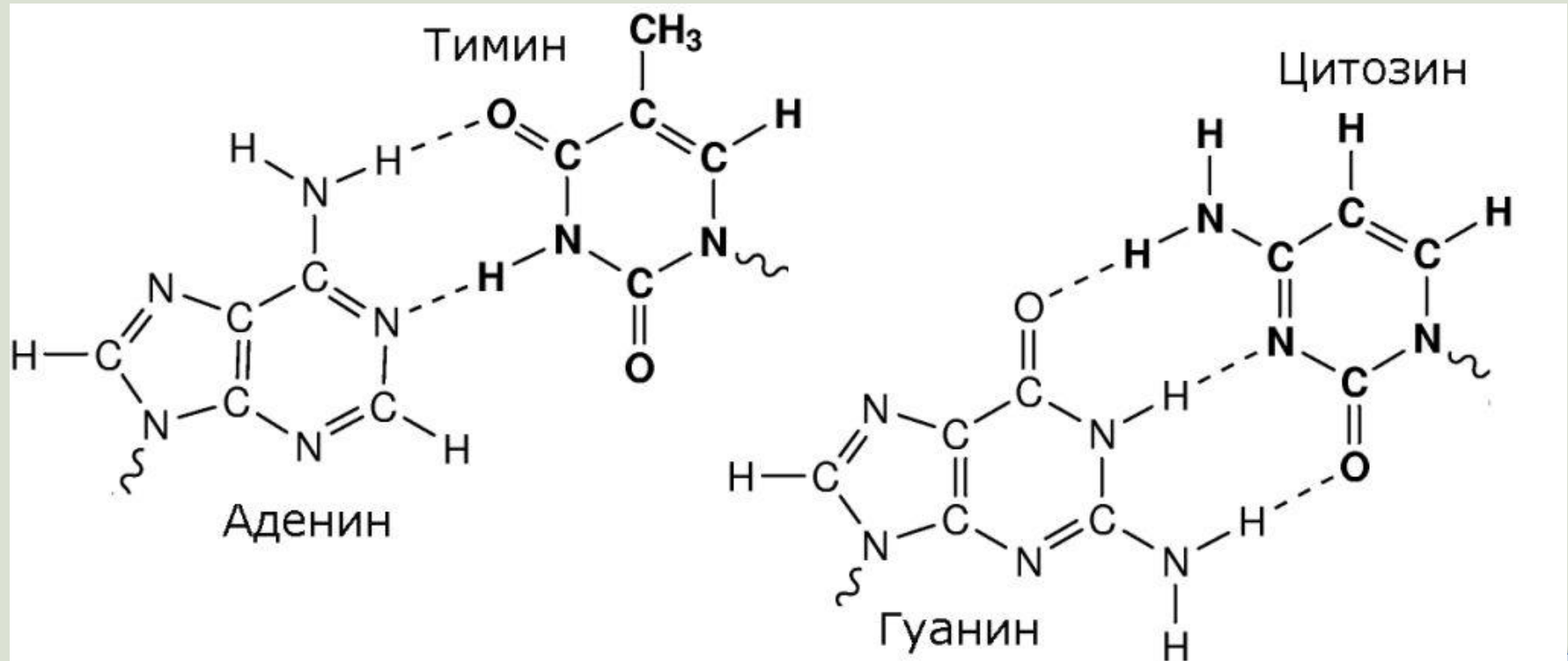
Водородная связь



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).

