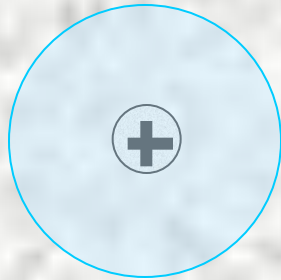
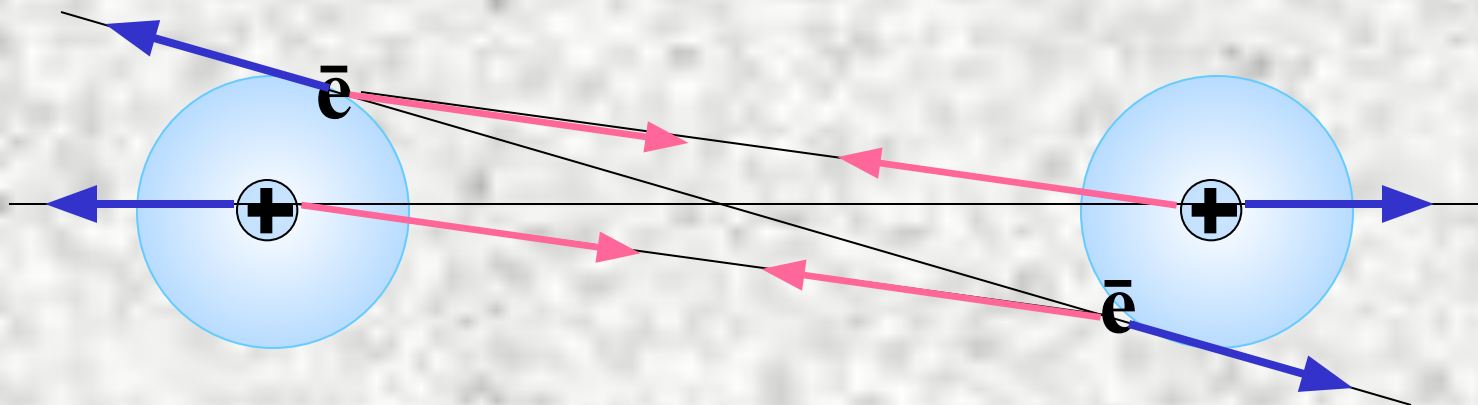


# ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ

*- совокупность сил, обуславливающих взаимодействие атомов друг с другом в химическом соединении.*

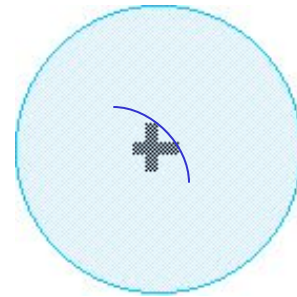
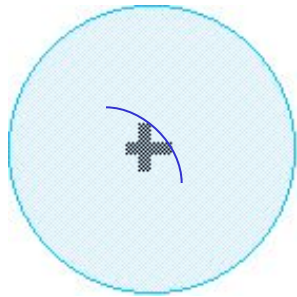




**F**  
отт.

$>$

**F**  
пр.

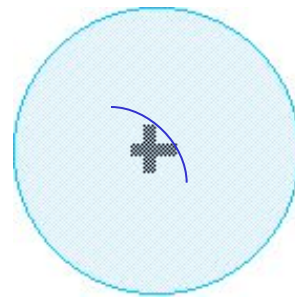
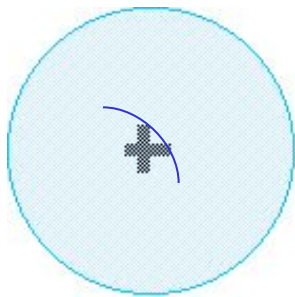


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



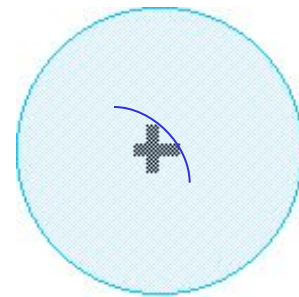
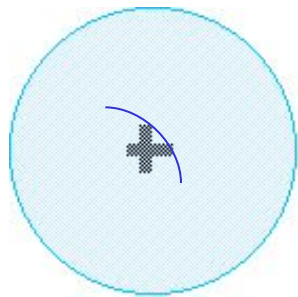


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



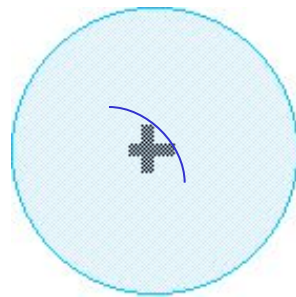
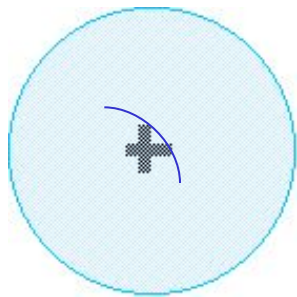


**F**  
отт.



**F**  
пр.





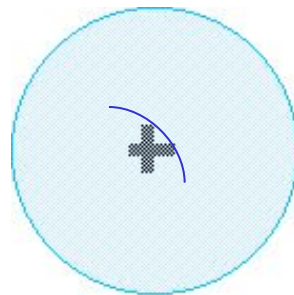
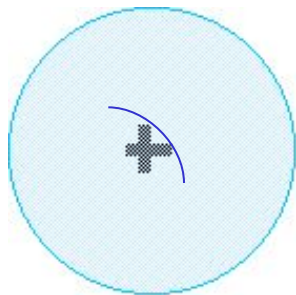
**F**  
отт.



**F**  
пр.





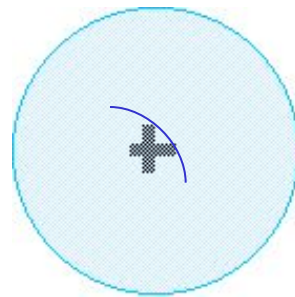
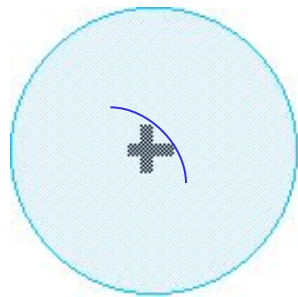


**F**  
отт.



**F**  
пр.





**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>





**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>





**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



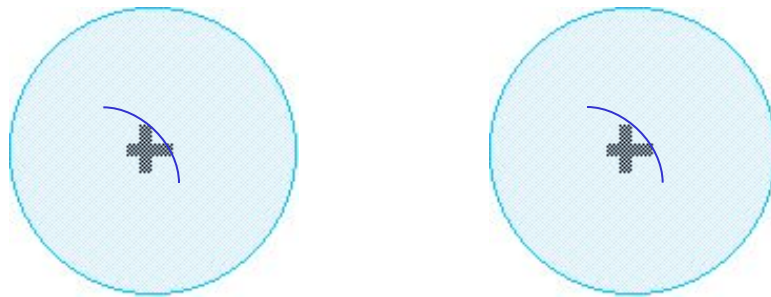


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



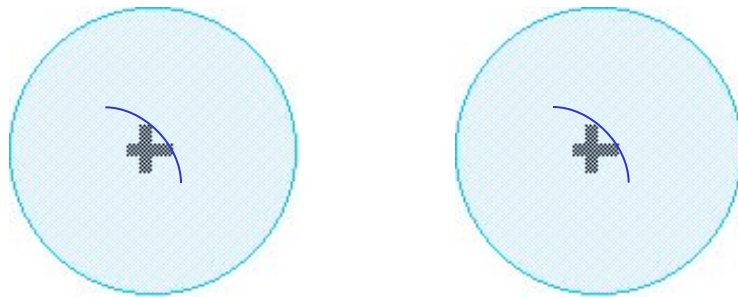


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



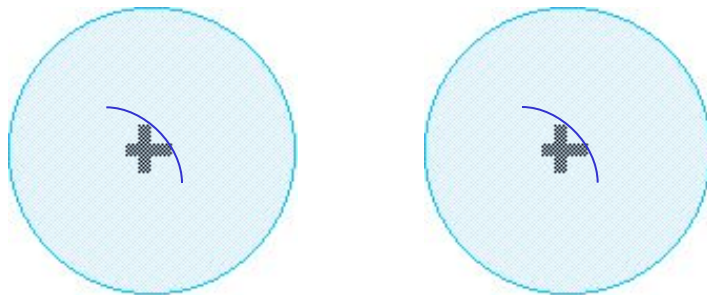


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>





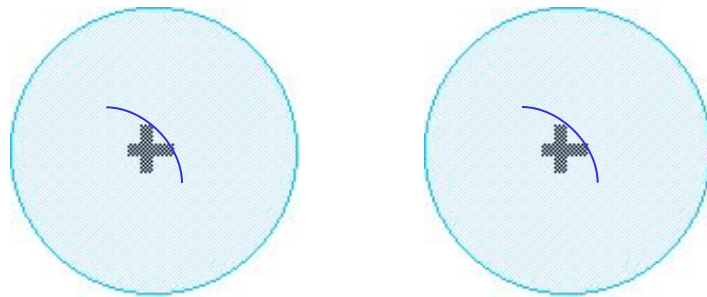
**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>





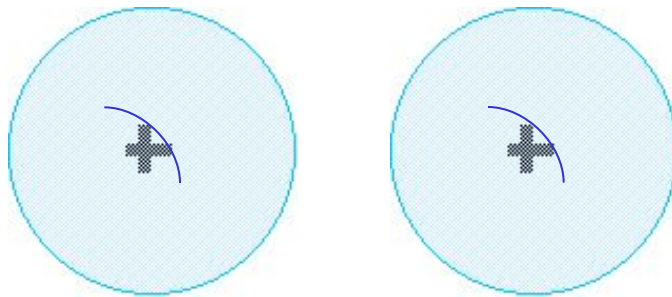


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



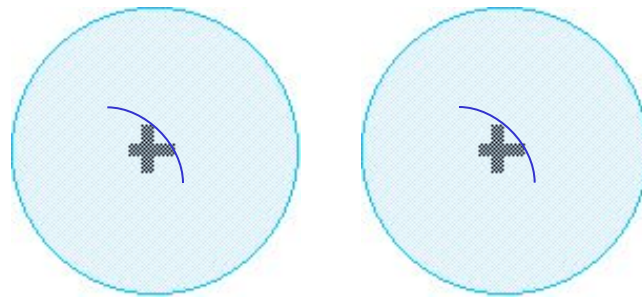


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



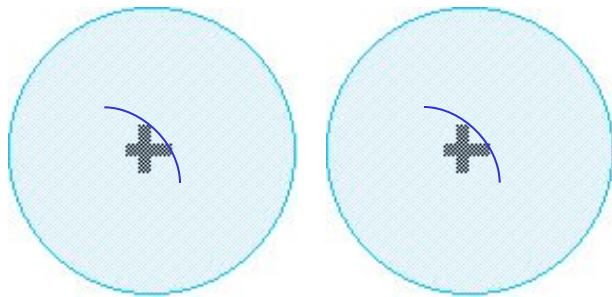


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



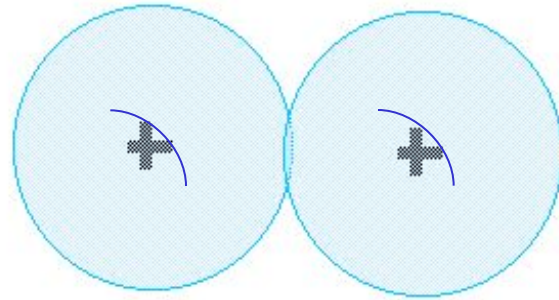


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



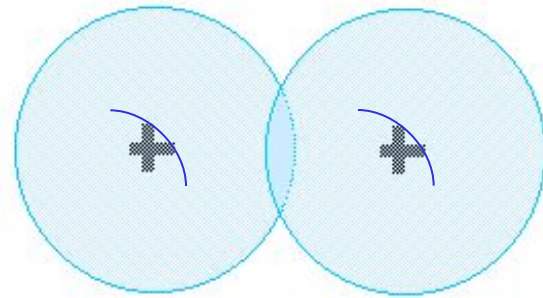


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



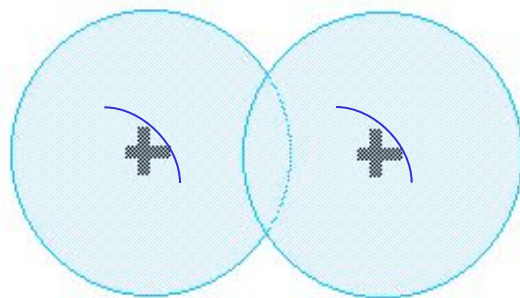


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



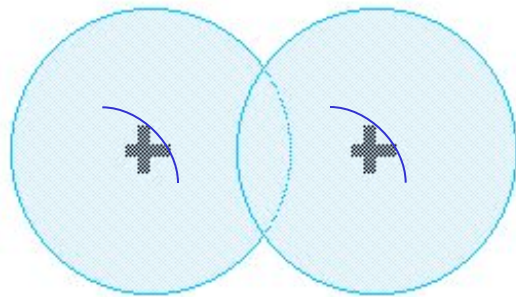


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>





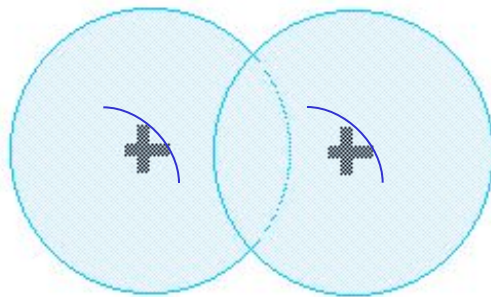
**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>







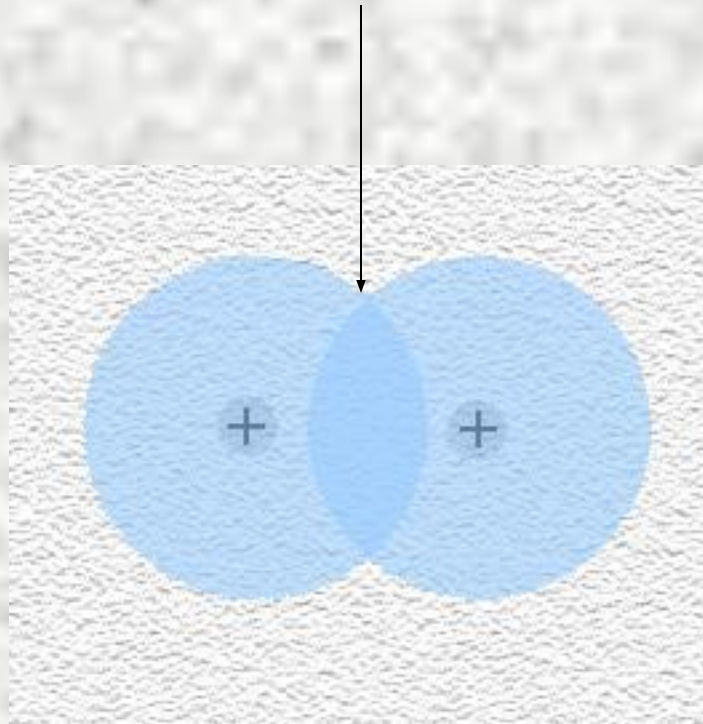
**F**<sub>отт.</sub>

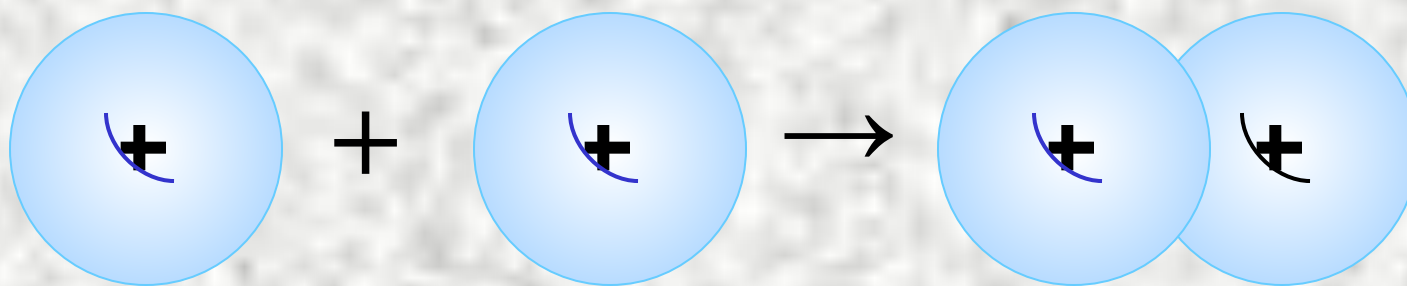


**F**<sub>пр.</sub>

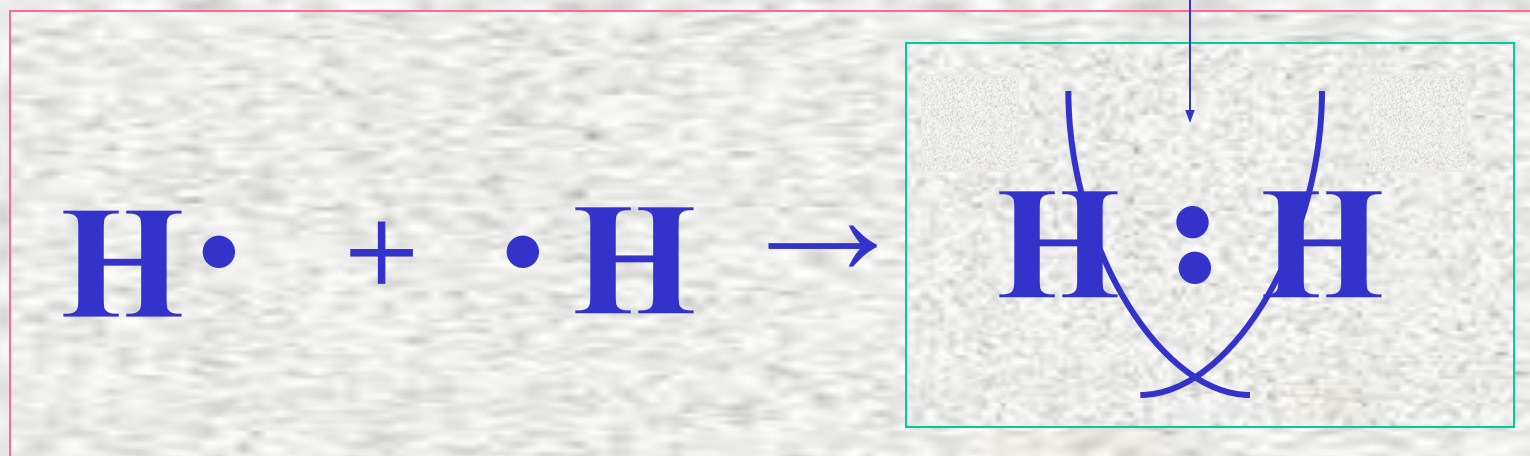


Область нахождения двух электронов —  
*наибольшая электронная плотность*



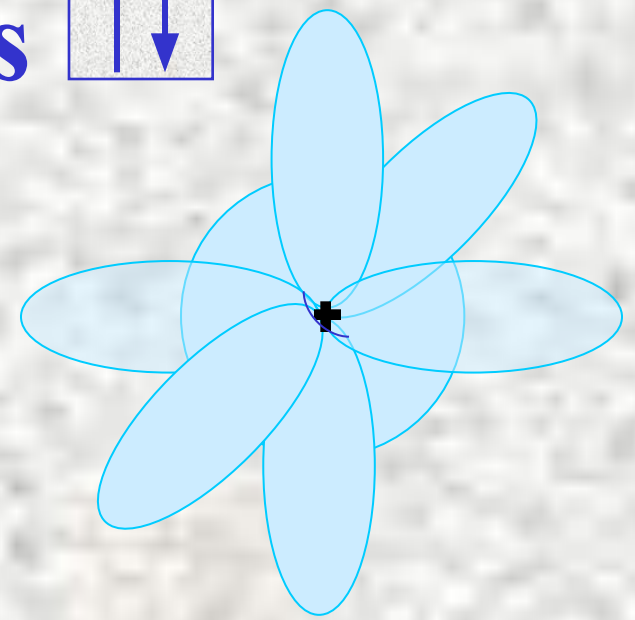
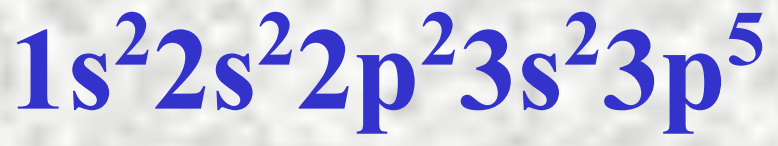
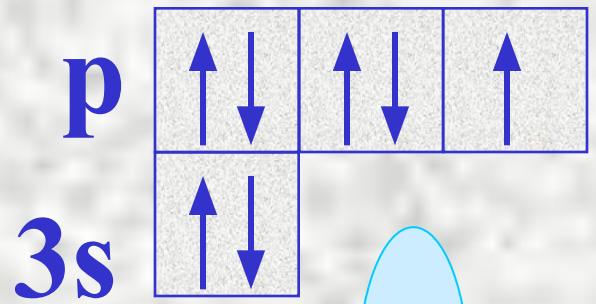
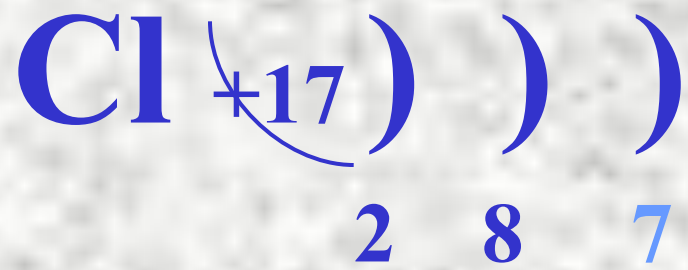
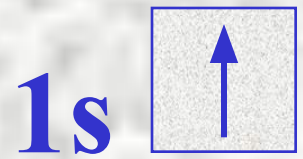
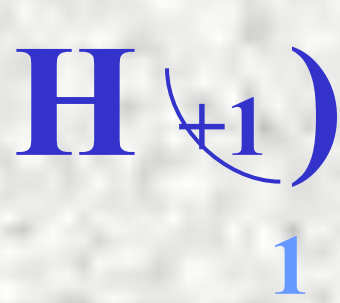


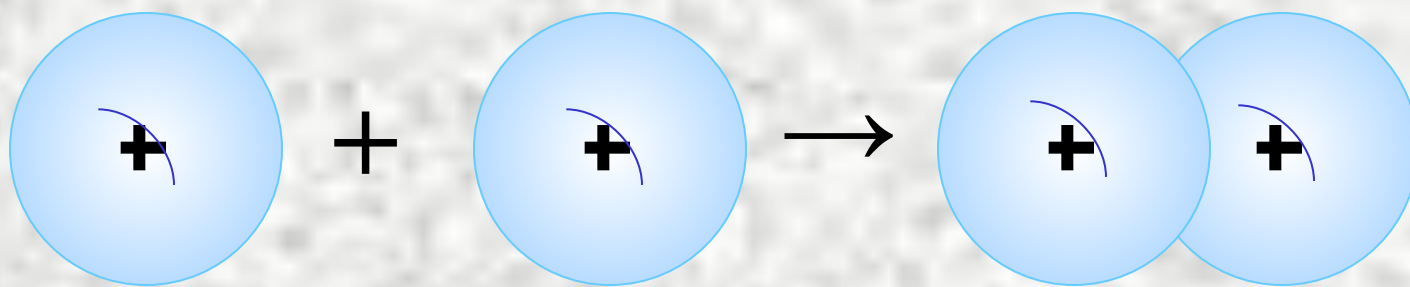
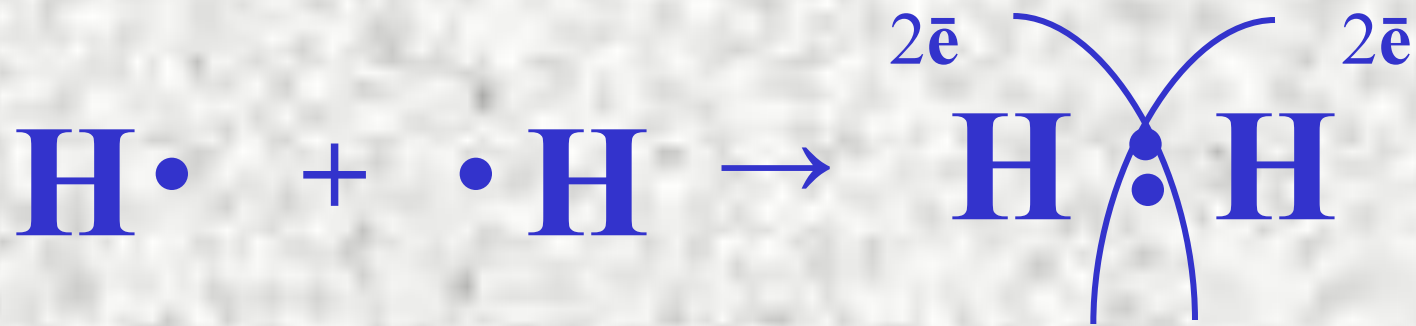
*одна общая электронная пара –  
одна химическая связь*

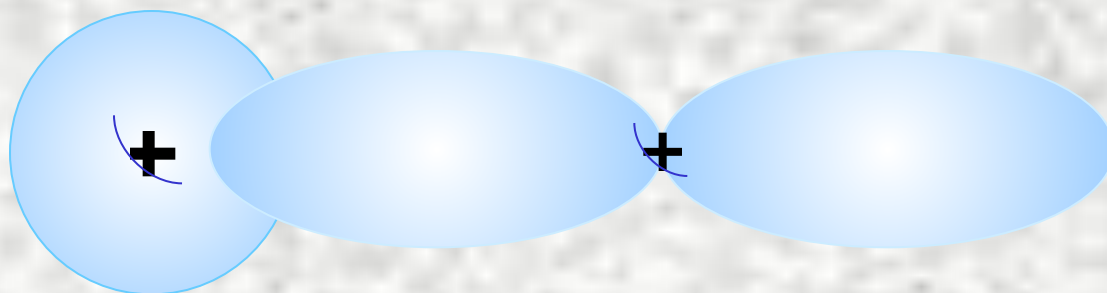
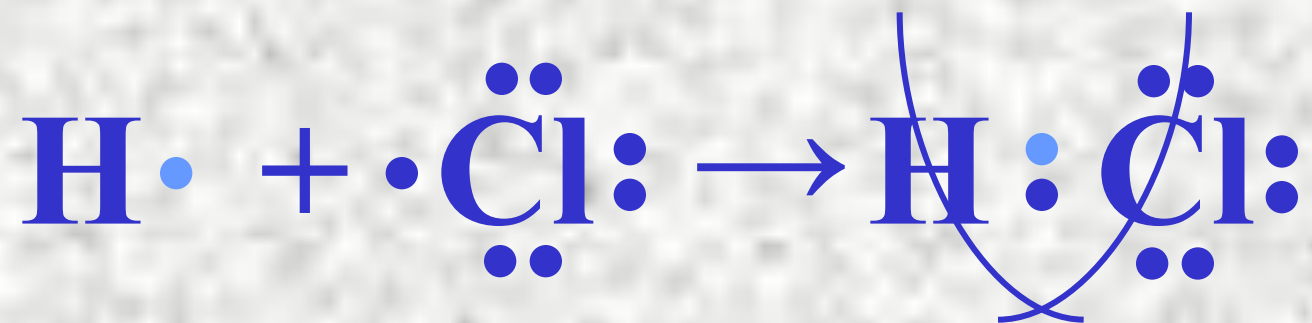


*электронная схема  
образования молекулы*

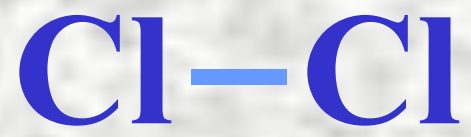
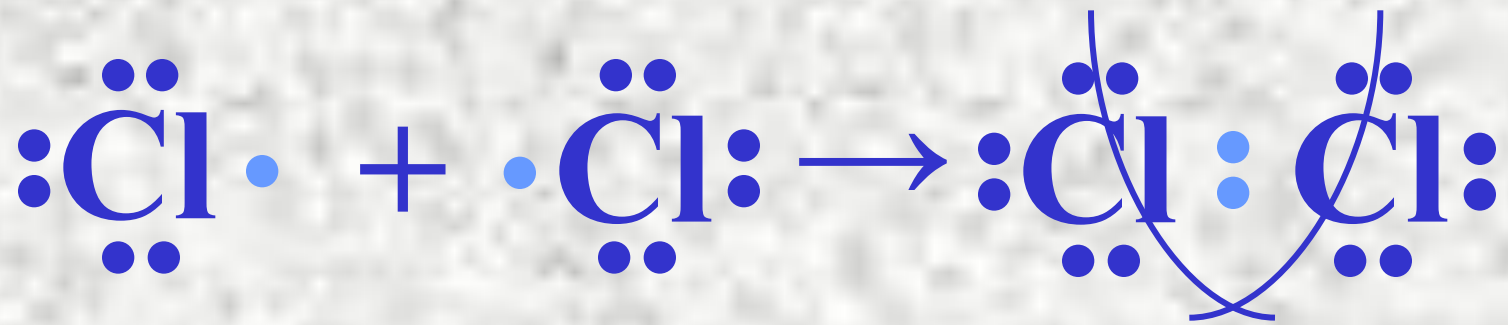
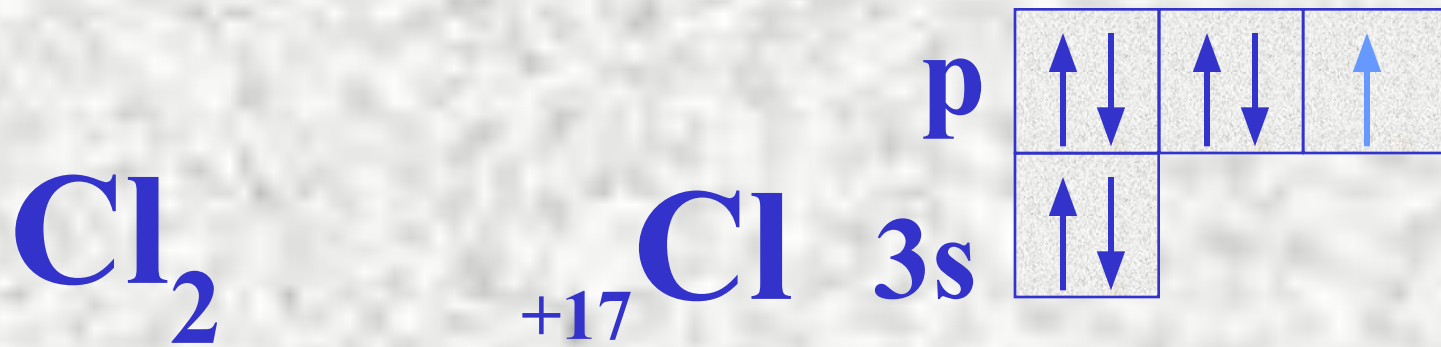
*электронная формула  
молекулы*





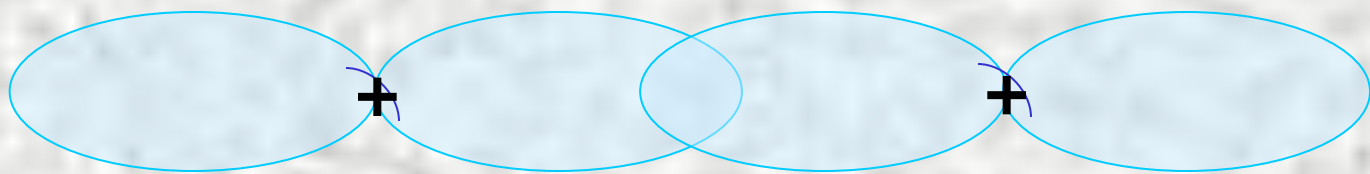


**Ковалентная связь — это связь между атомами, возникающая за счёт образования общих электронных пар.**

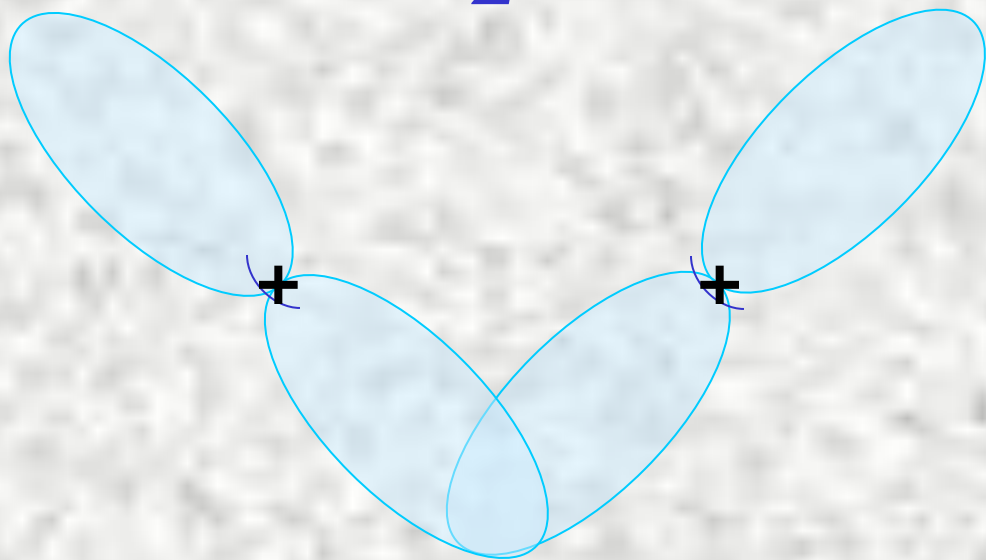




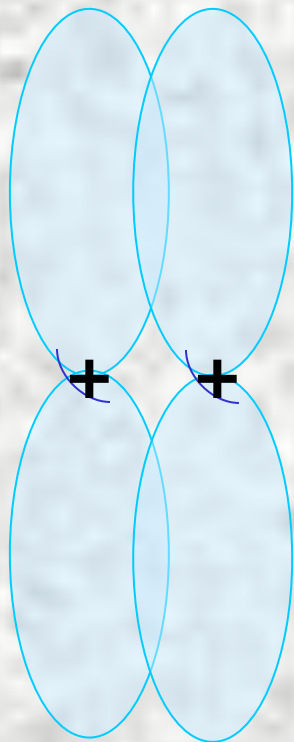
1



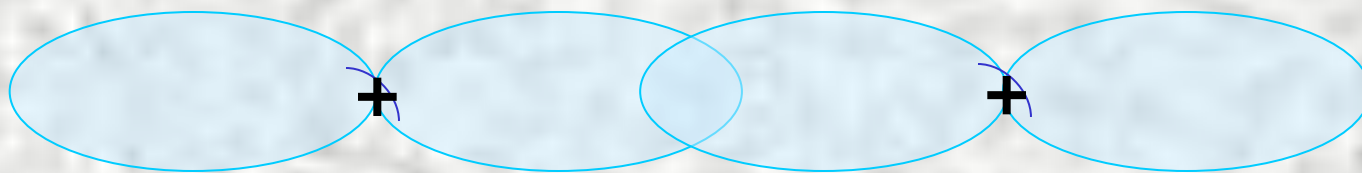
2



3



1

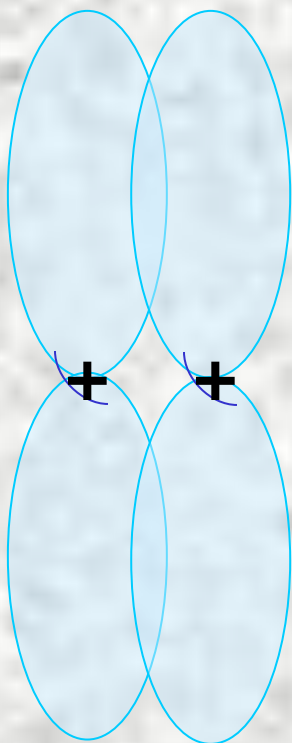


+

—

+

3



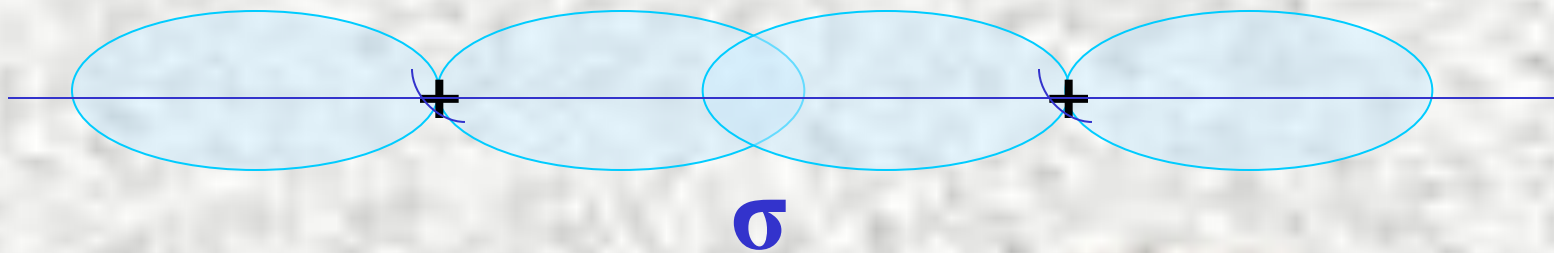
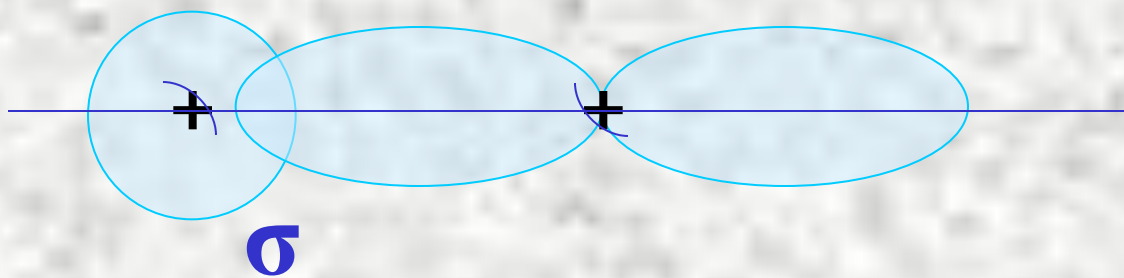
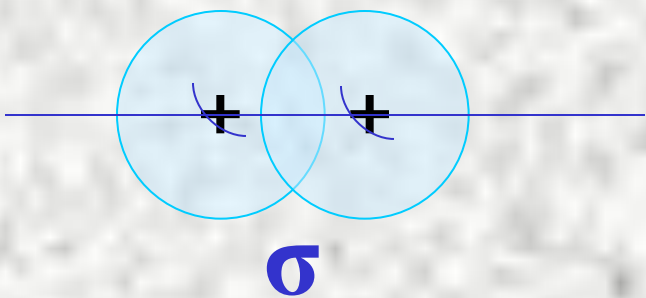
—

+

+

—





**σ-связь** — ковалентная связь, при образовании которой область перекрывания атомных орбиталей находится на линии, соединяющей центры взаимодействующих атомов.

Между парой атомов может быть только **одна σ-связь**.