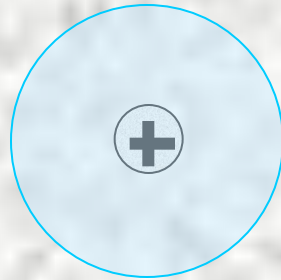
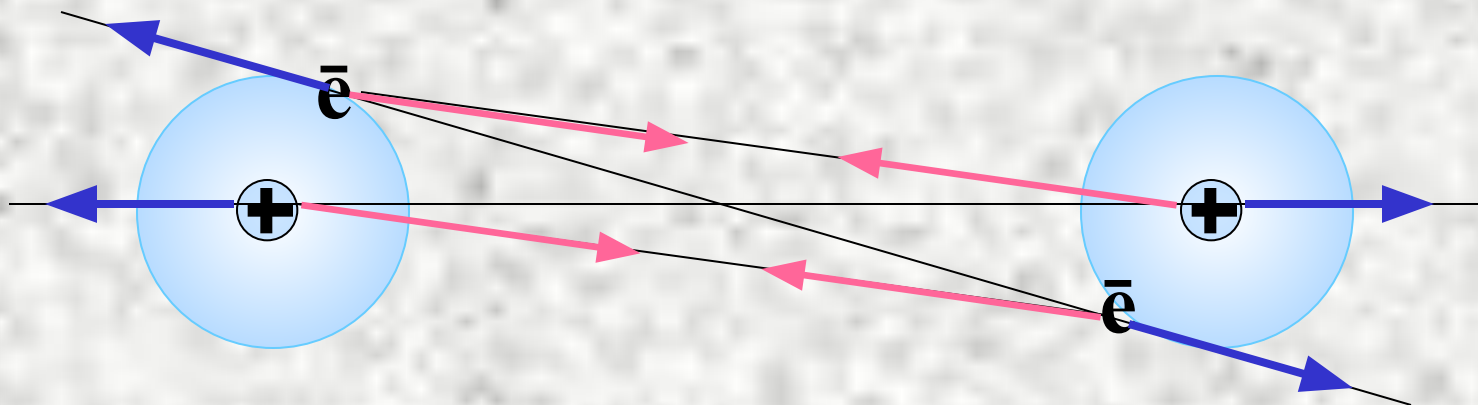


# ХИМИЧЕСКАЯ СВЯЗЬ

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

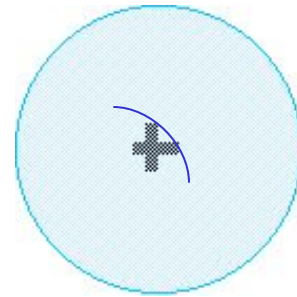
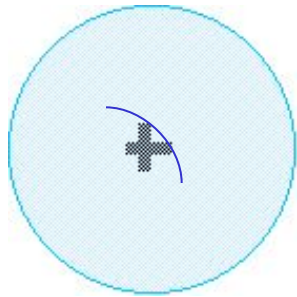




**$F_{\text{отт.}}$**

$>$

**$F_{\text{пр.}}$**

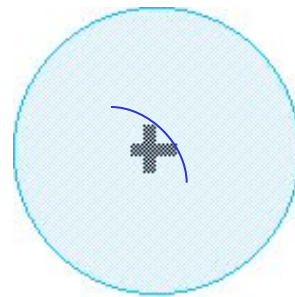
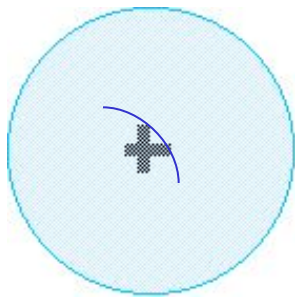


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



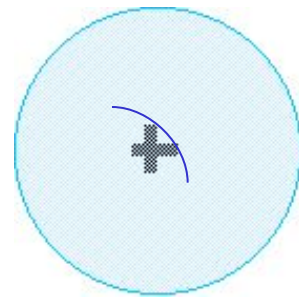
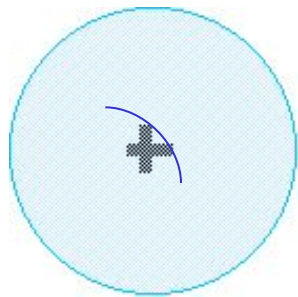


**F**  
отт.



**F**  
пр.



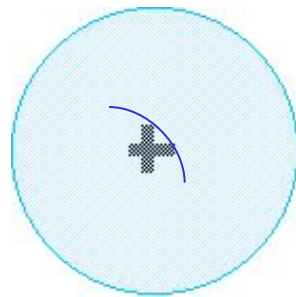
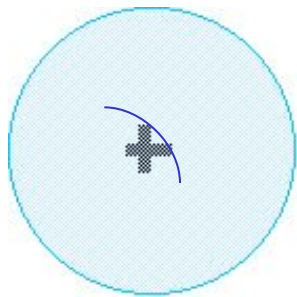


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>





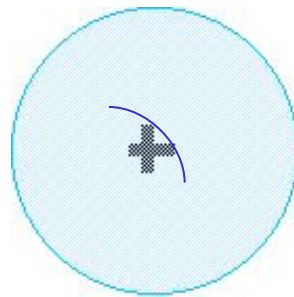
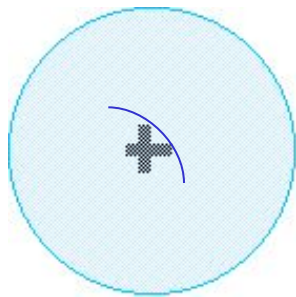
**F**  
отт.



**F**  
пр.





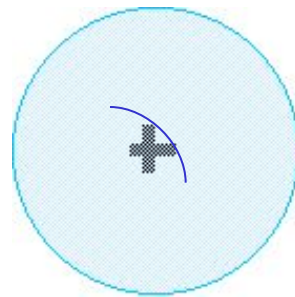
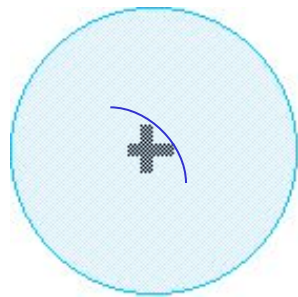


**F**  
отт.



**F**  
пр.



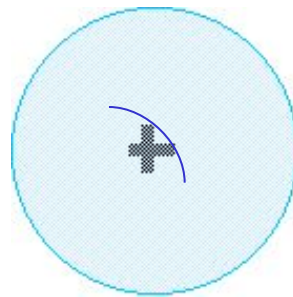
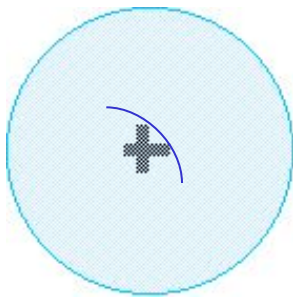


**F**  
отт.



**F**  
пр.





**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>





**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



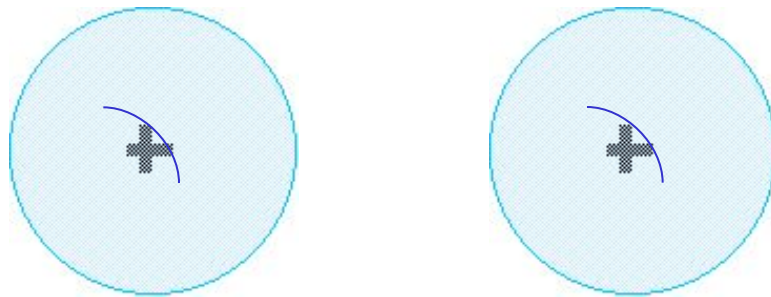


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



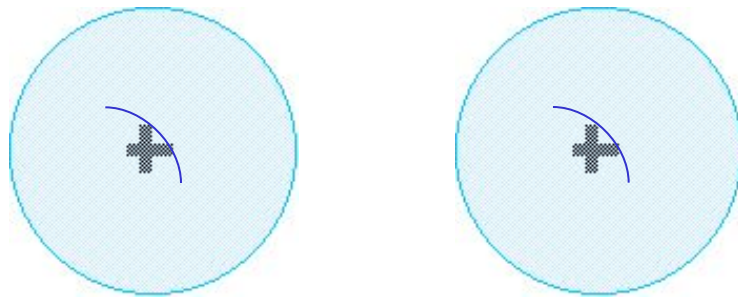


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



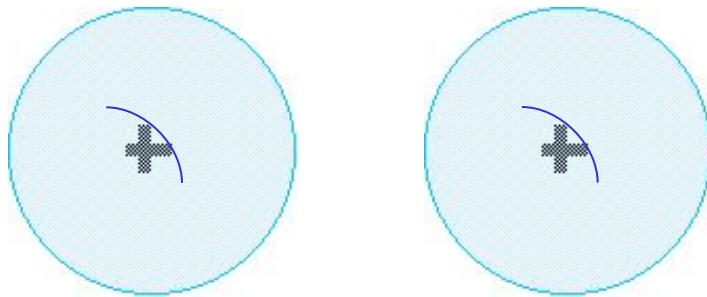


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>





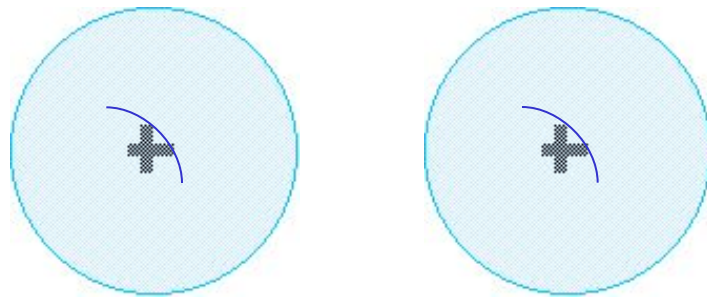
**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>





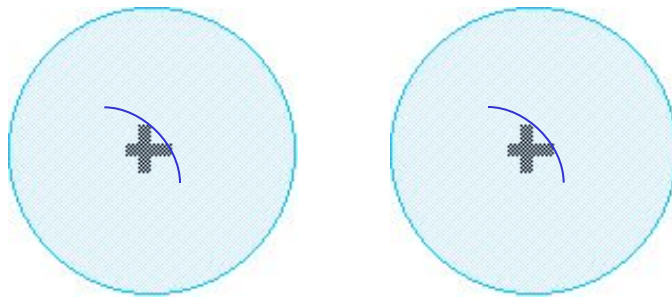


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



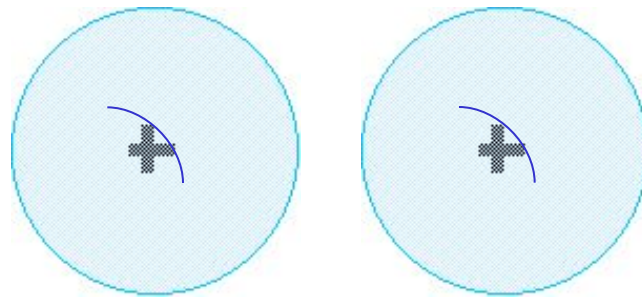


**F**  
отт.



**F**  
пр.



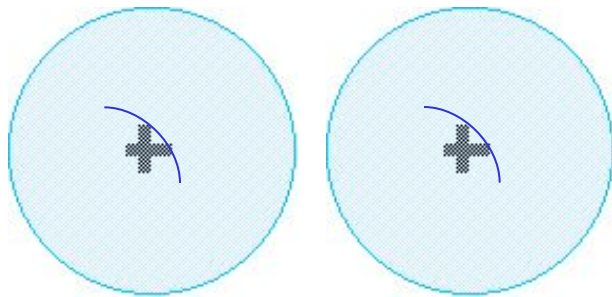


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



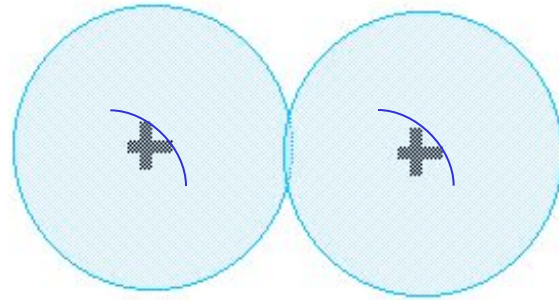


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



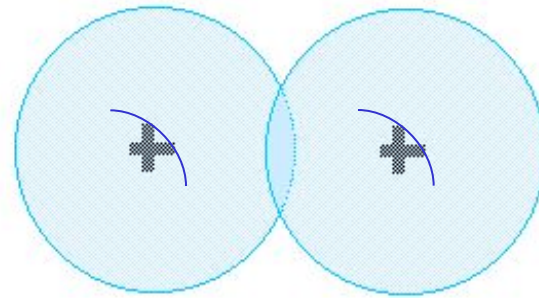


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



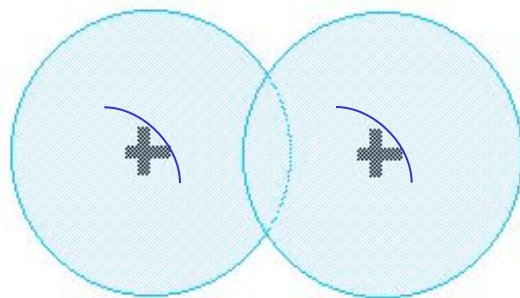


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>



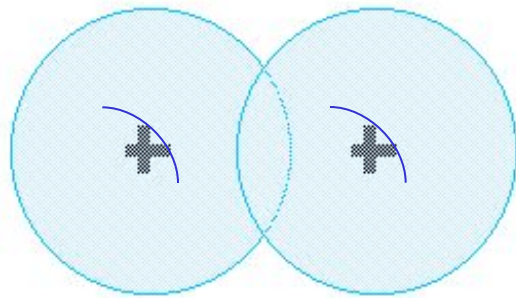


**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>





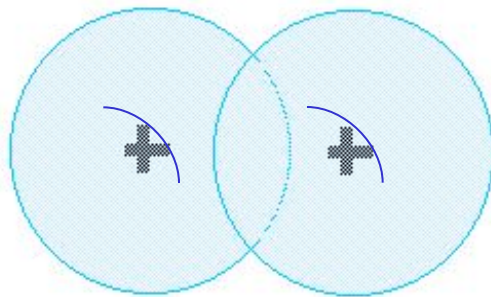
**F**<sub>отт.</sub>



**F**<sub>пр.</sub>







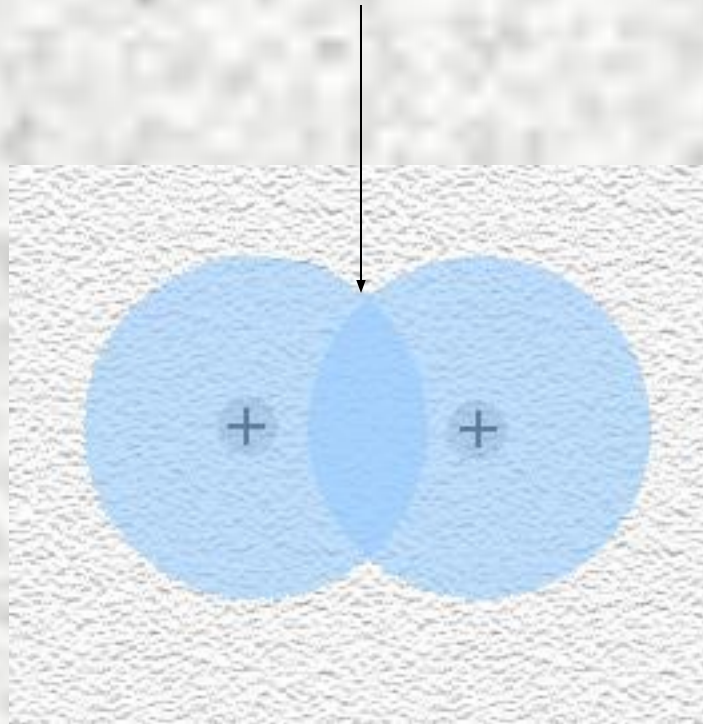
**F**<sub>отт.</sub>

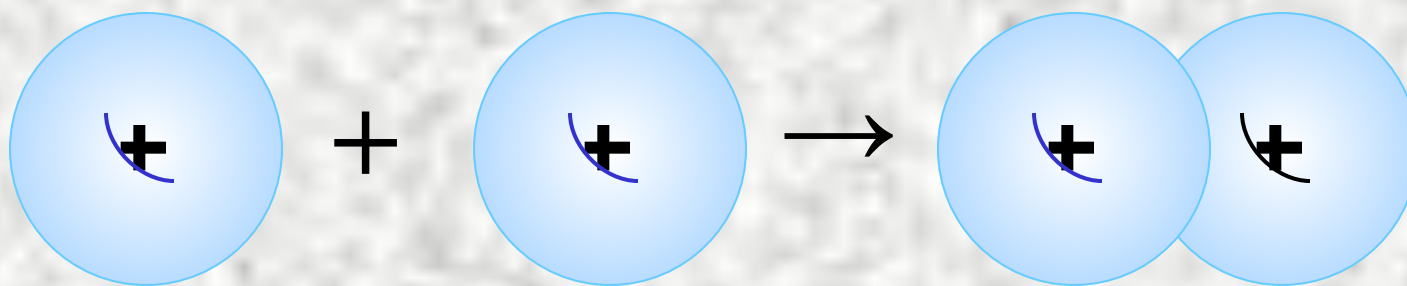


**F**<sub>пр.</sub>

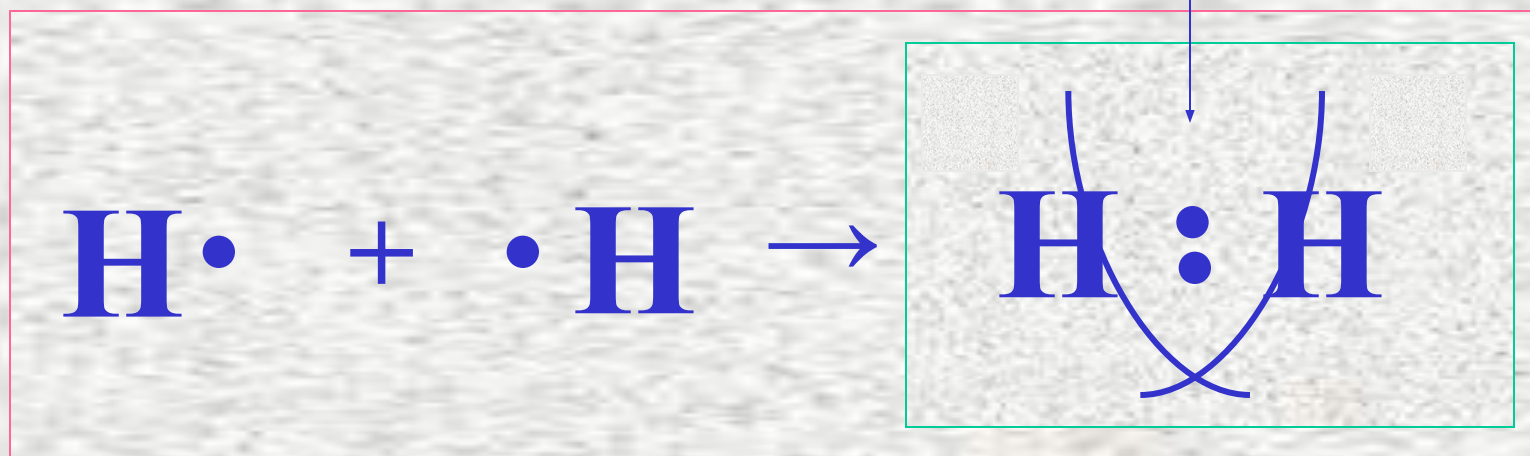


Область нахождения двух электронов —  
*наибольшая электронная плотность*



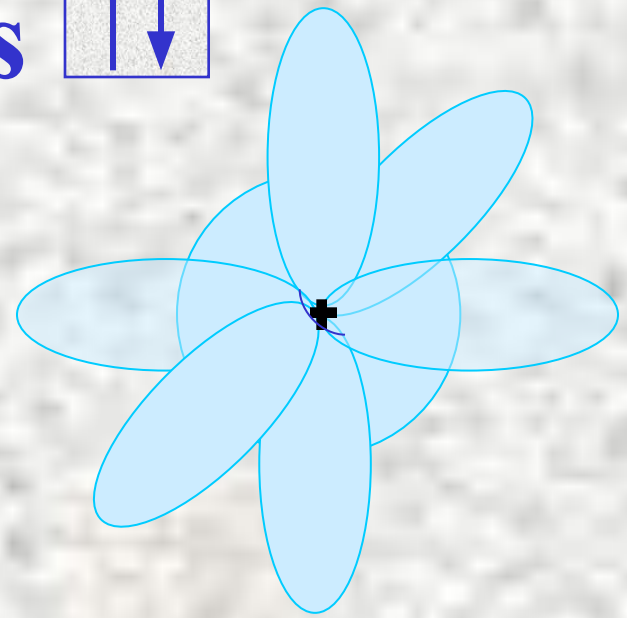
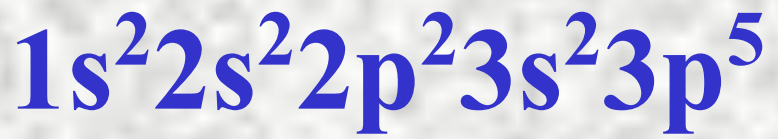
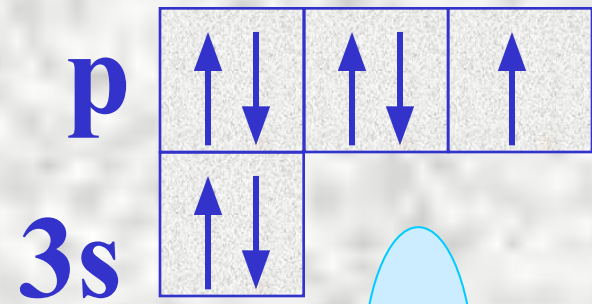
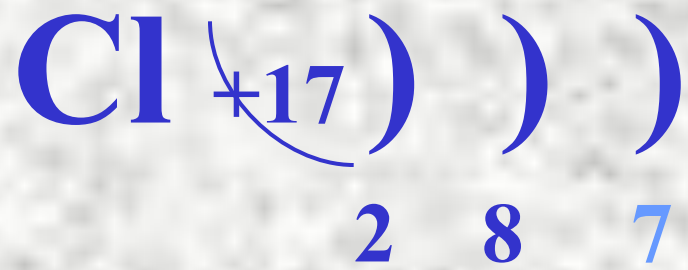
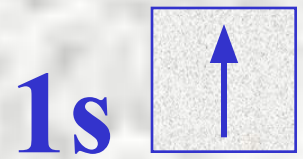


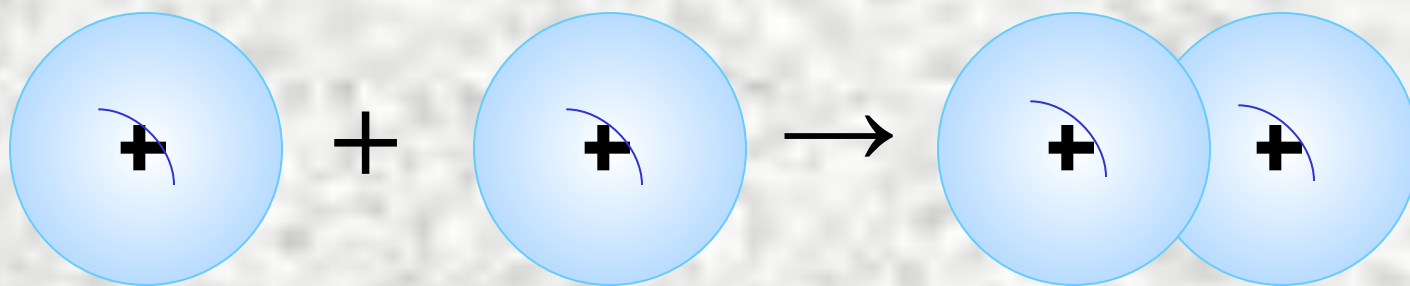
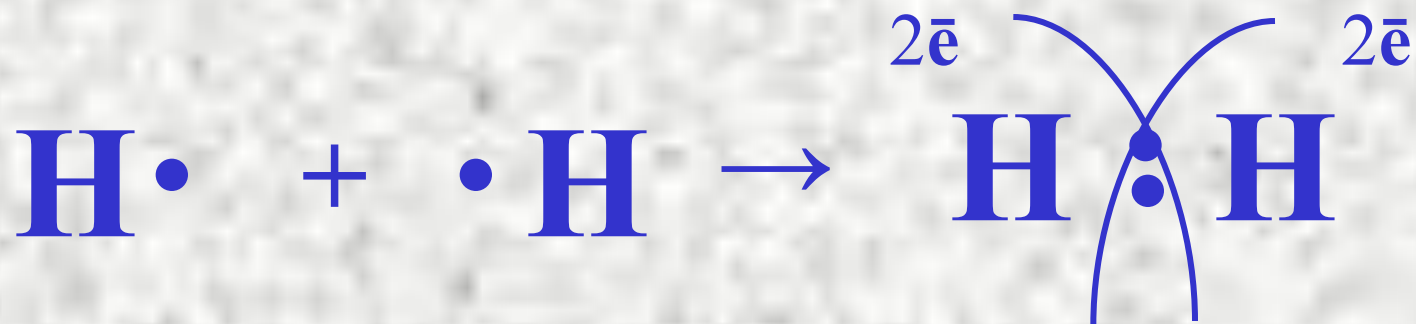
*одна общая электронная пара –  
одна химическая связь*



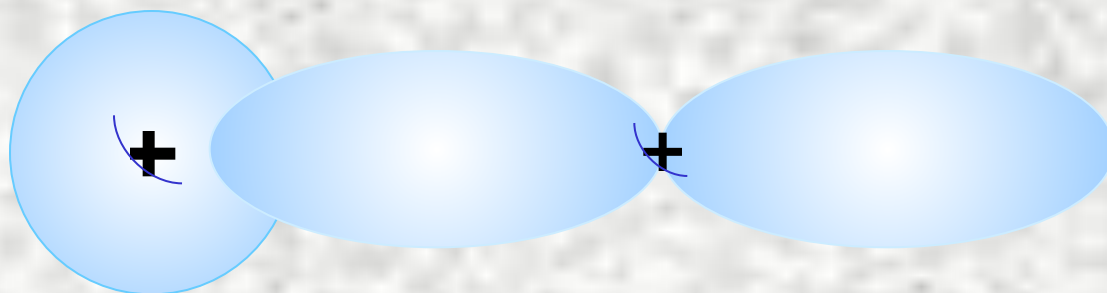
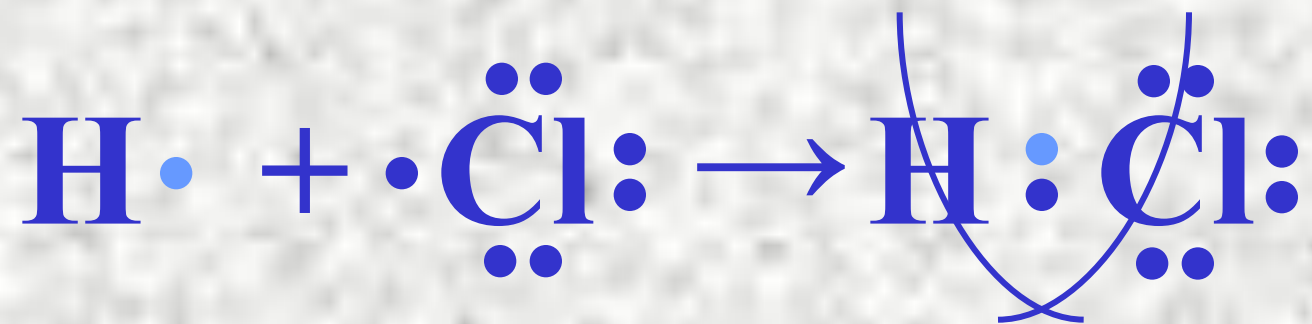
*электронная схема  
образования молекулы*

*электронная формула  
молекулы*

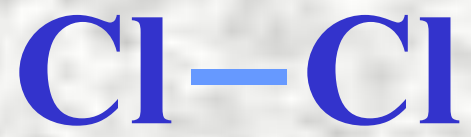
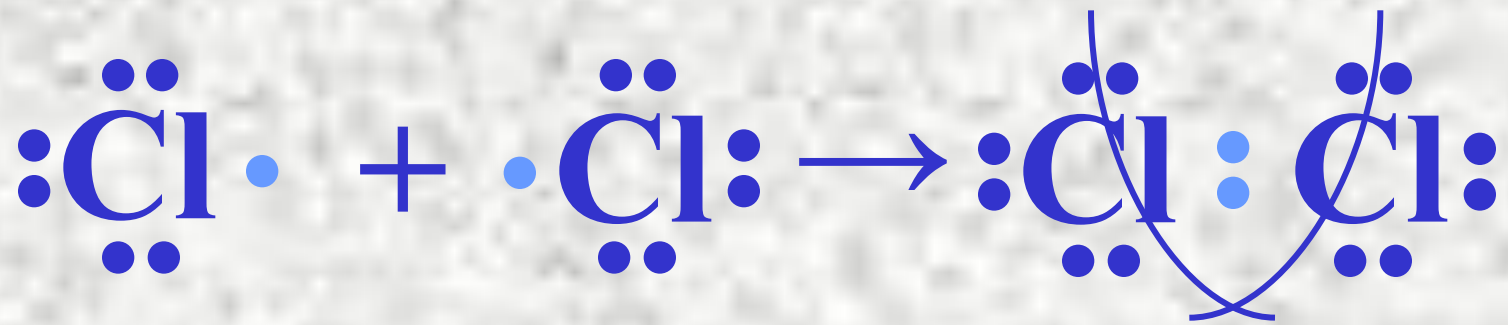
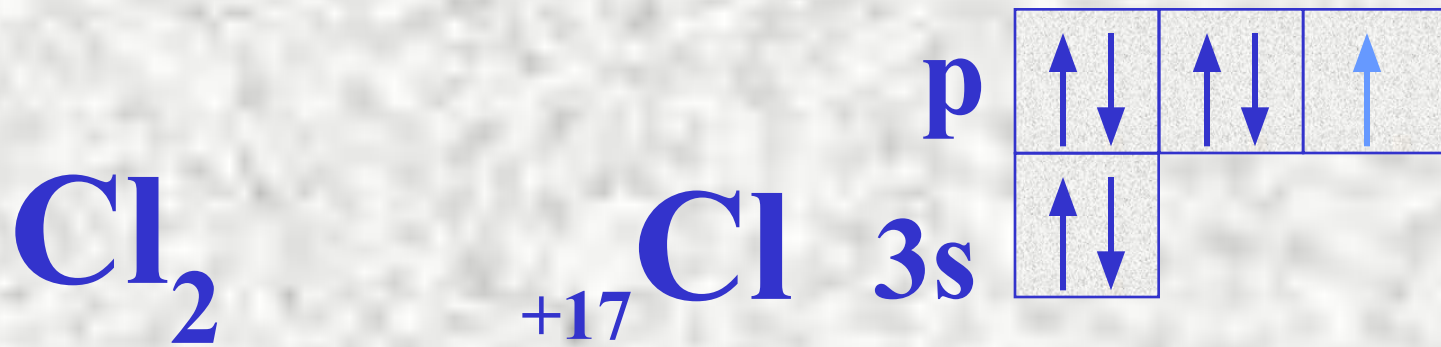






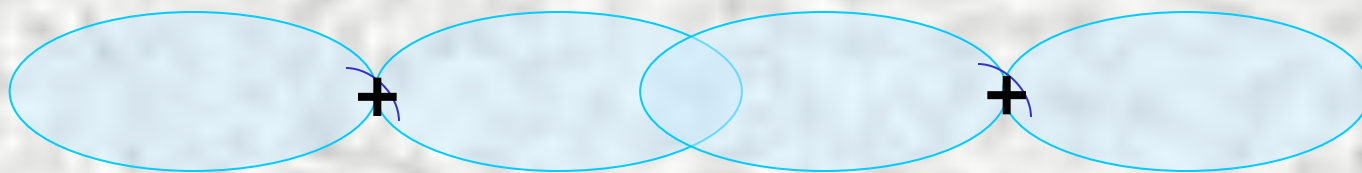


**Ковалентная связь — это связь между атомами, возникающая за счёт образования общих электронных пар.**

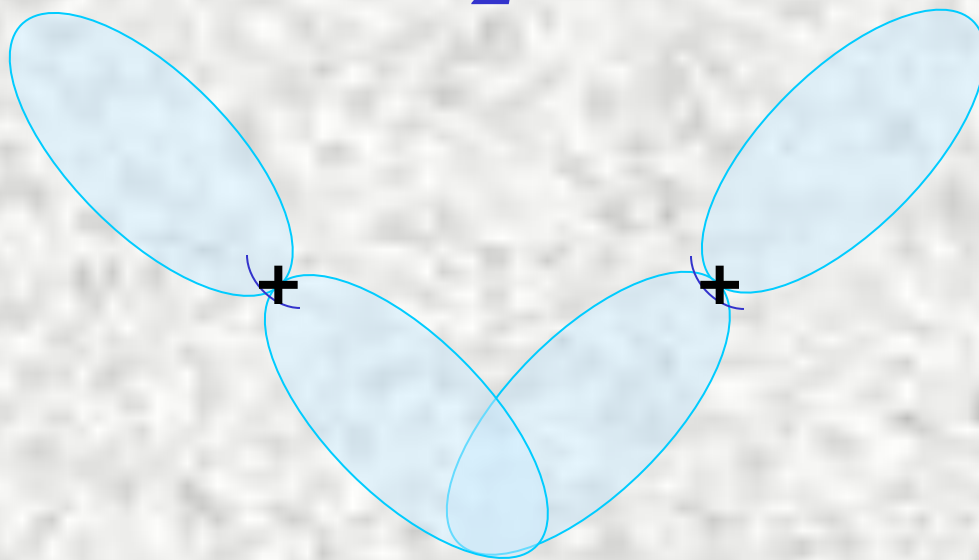




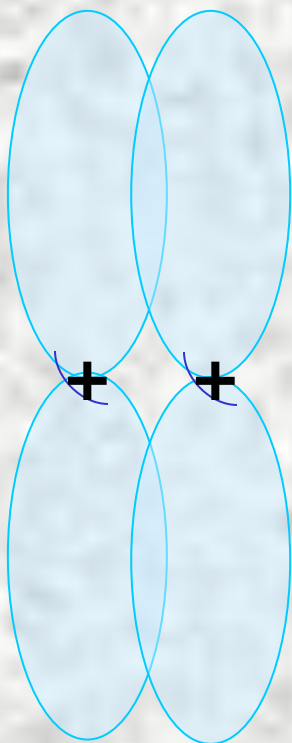
1



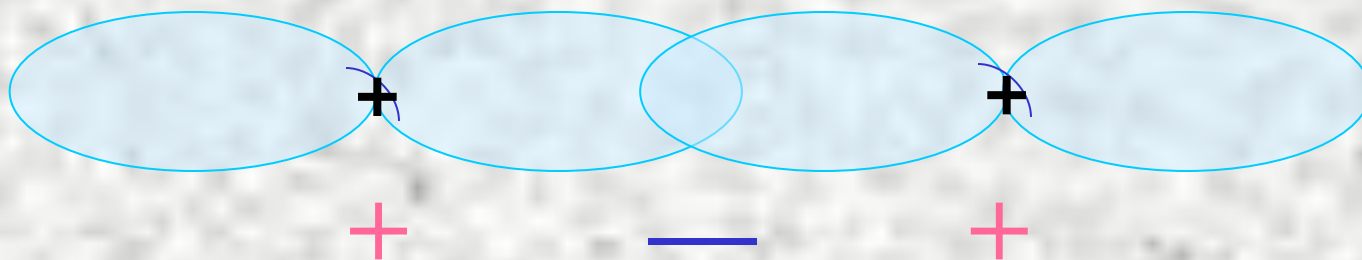
2



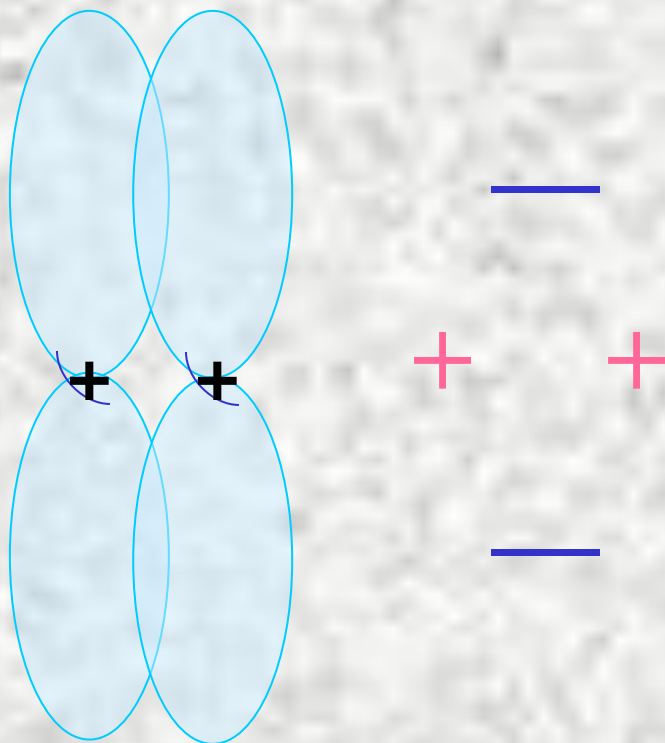
3



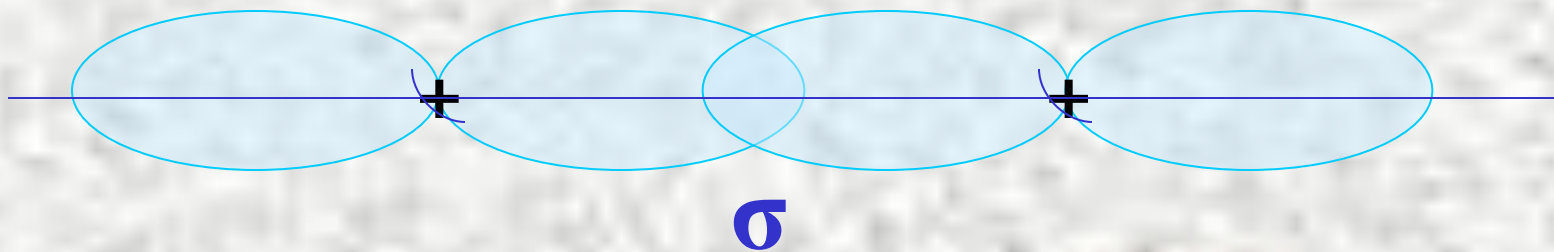
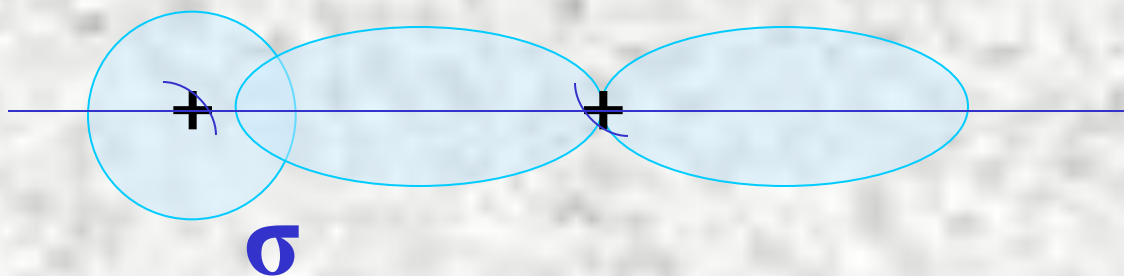
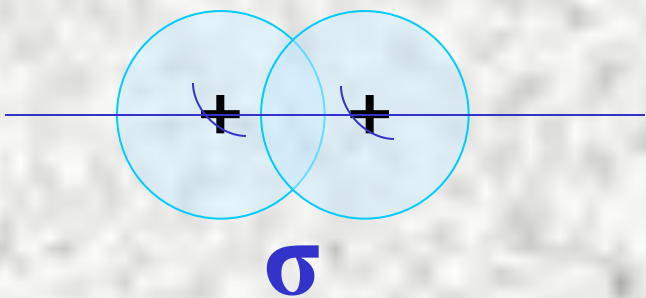
1



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**.