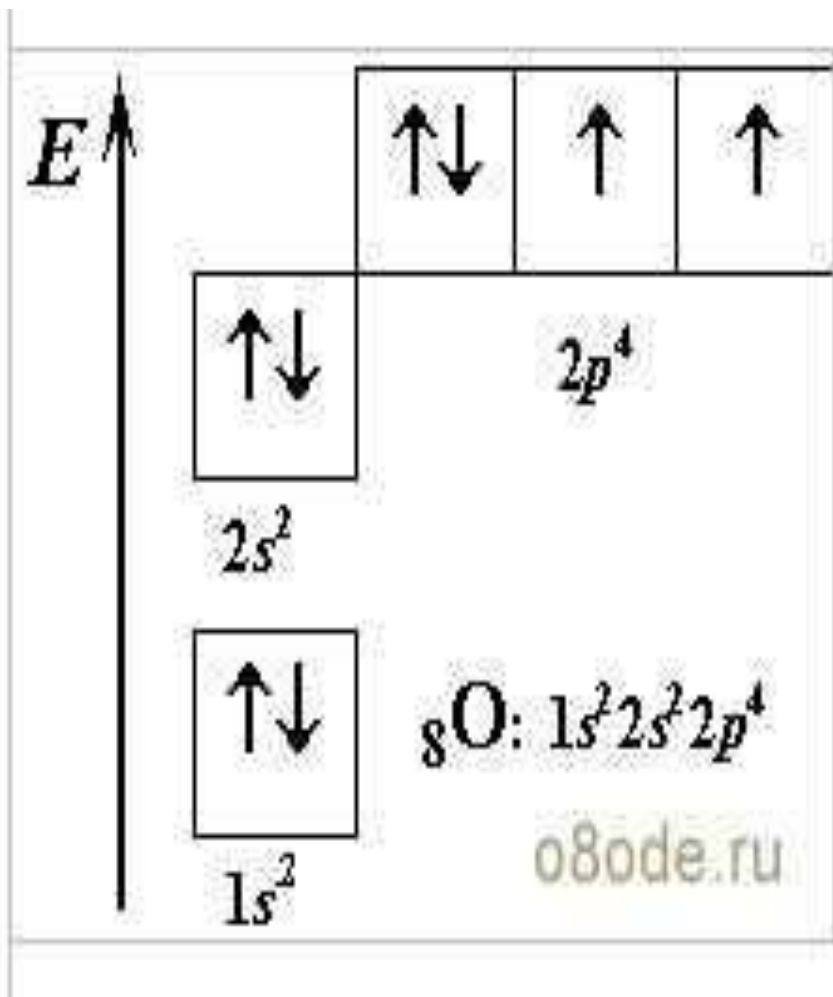




Ковалентная связь

Полярная и
неполярная
ковалентная связь.

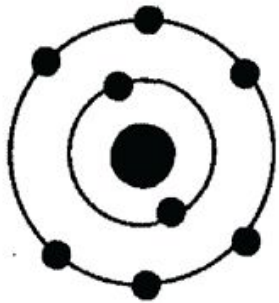
Запишите схемы строения атомов кислорода, углерода, азота, фтора, неона.



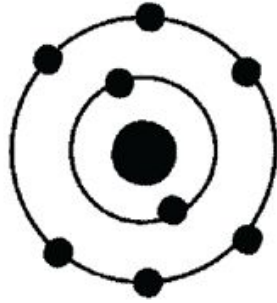
Элемент	Порядковый номер	Заполнен электронами АО			Электронная конфигурация
		1s	2s	2p	
C	6	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\ \uparrow\ \square$	$[\text{He}]2s^2 2p^2$
N	7	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\ \uparrow\ \uparrow$	$[\text{He}]2s^2 2p^3$
O	8	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\ \uparrow\ \uparrow$	$[\text{He}]2s^2 2p^4$
F	9	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\ \uparrow\downarrow\ \uparrow$	$[\text{He}]2s^2 2p^5$
Ne	10	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow$	$\uparrow\downarrow\ \uparrow\downarrow\ \uparrow\downarrow$	$[\text{He}]2s^2 2p^6$

Встретились два атома....

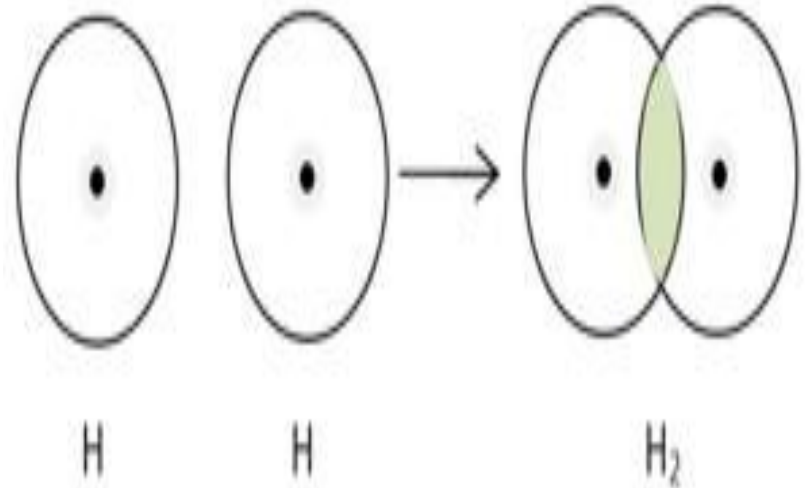
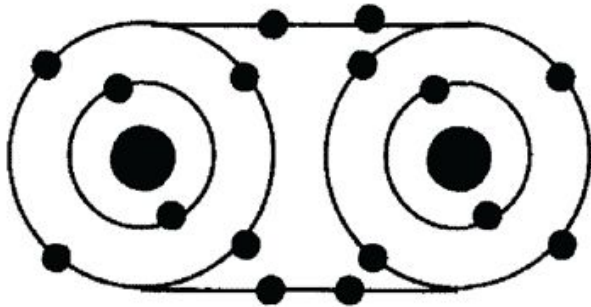
Атом кислорода

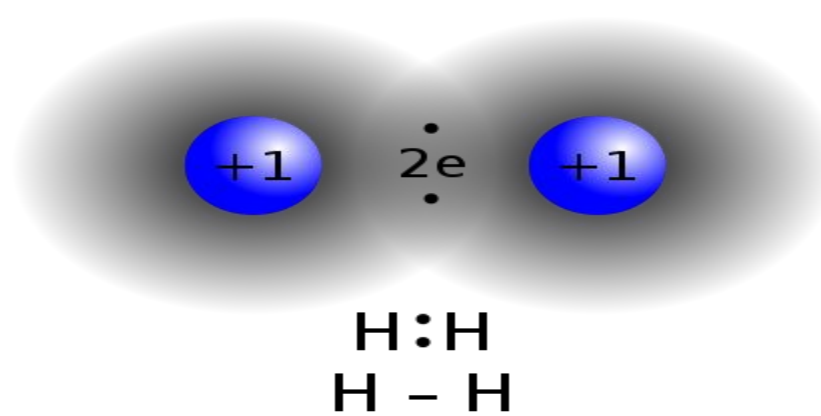
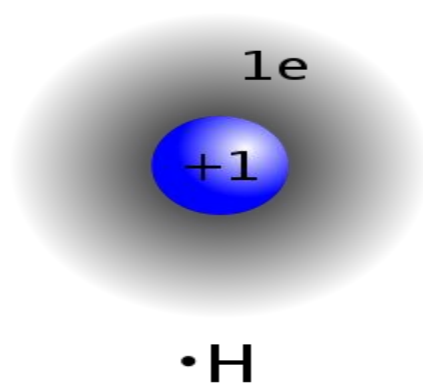
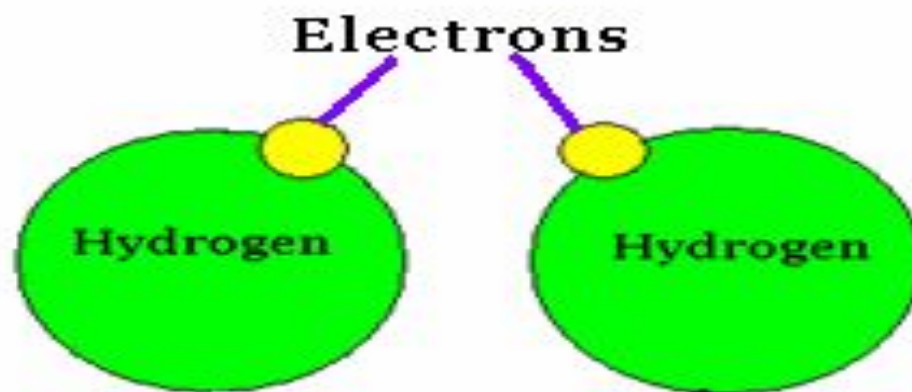


Атом кислорода

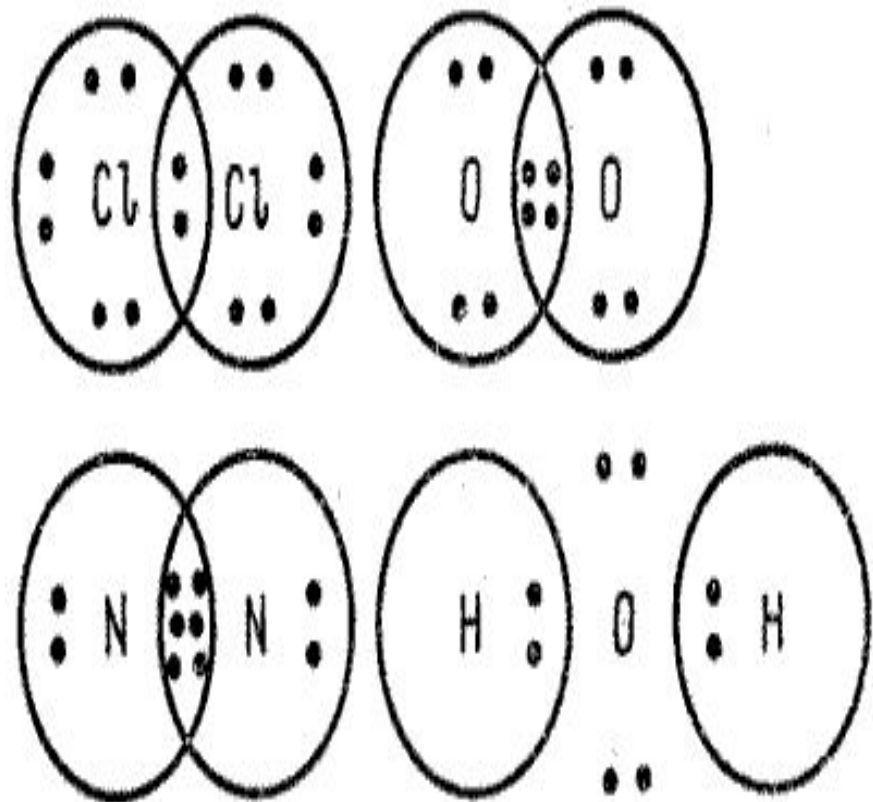


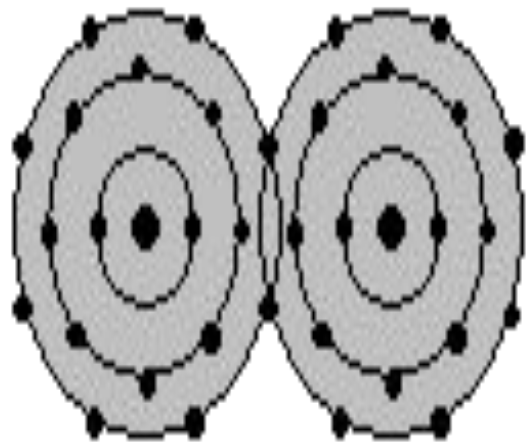
Молекула кислорода





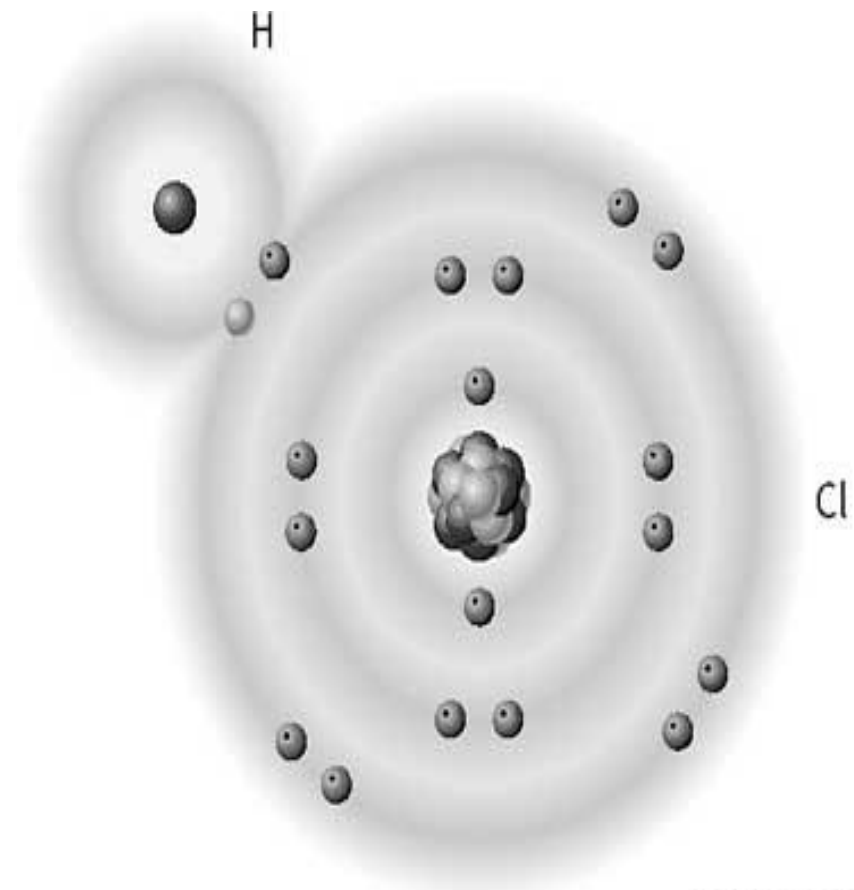
Схемы образования ковалентной СВЯЗИ.





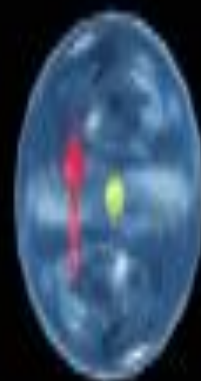
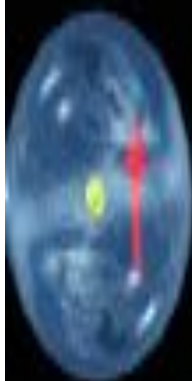
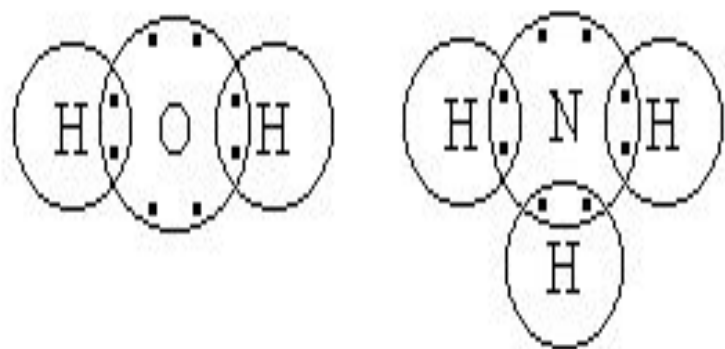
Молекула хлора

ОБРАЗОВАНИЕ МОЛЕКУЛЫ ХЛОРА



Robin Storesund

Образование ковалентной связи



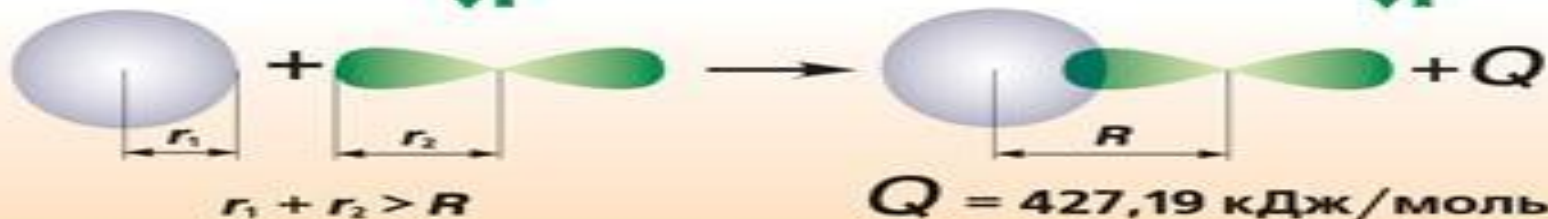
Обменный механизм

КОВАЛЕНТНАЯ СВЯЗЬ

ОБРАЗОВАНИЕ НЕПОЛЯРНОЙ МОЛЕКУЛЫ ВОДОРОДА



ОБРАЗОВАНИЕ ПОЛЯРНОЙ МОЛЕКУЛЫ ХЛОРОВОДОРОДА



Сформулируйте определение:

- Ковалентная связь
- Ковалентная полярная связь образуется между.....
- Ковалентная неполярная связь образуется между.....
- Электроотрицательность – это способность
- Упр2,3,5 стр 62 упр 1,2 стр 66
- Д/задание : параграф 10,11 выучить определения упр 4 стр. 62, упр3,4 стр. 66.