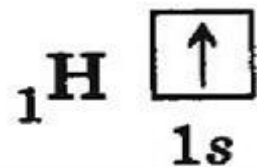


Ковалентная неполярная связь

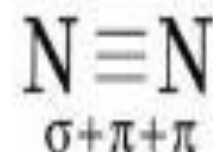
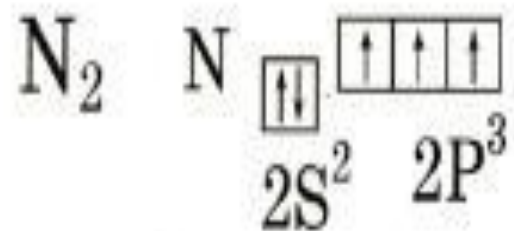
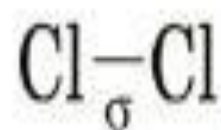
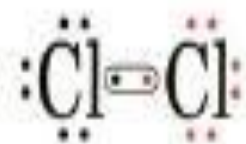
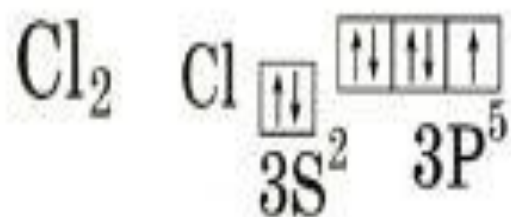
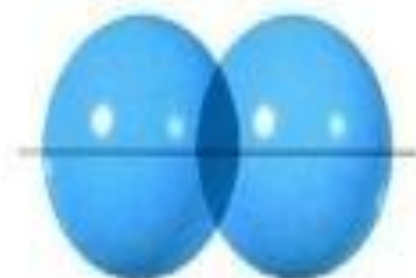
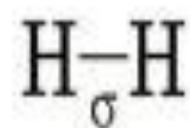
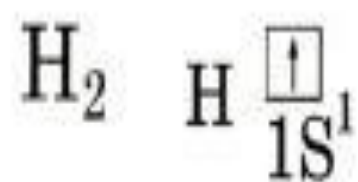
Этот вид связи образуется при взаимодействии атомов с одинаковой электроотрицательностью (одинаковые атомы)

Примеры: H₂; O₂; F₂; N₂

H₂ — водород:



КОВАЛЕНТНАЯ НЕПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ



Механизмы образования ковалентной связи:

1) **Обменный механизм** – каждый атом предоставляет по одному неспаренному электрону для образования общей электронной пары

