

Между атомами, имеющими электронные конфигурации в основном состоянии  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$  и  $1s^2 2s^2 2p^4$ , образуется связь:

- 1) ионная;    2) водородная;    3) металлическая;    4) ковалентная полярная;
- 5) ковалентная неполярная.