

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.