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

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