Между атомами, имеющими электронные конфигурации в основном состоянии $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p3^3$ и $1s^2 2s^2 2p^4$, образуется связь:

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