

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