

Атому металла в основном состоянии соответствует электронная конфигурация:

- 1)  $1s^2 2s^2 2p^2$     2)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$     3)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$   
4)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$     5)  $1s^2 2s^2 2p^1$