

Pojęcie	Dane wartości	Maksymalna liczba elektronów	Przykłady
stan kwantowy	n, l, m, m_s	1 (zakaz Pauliego)	$2p_{x,1/2}$ ↑
orbital	n, l, m	2	$2p_x$ ↑↓
podpowłoka elektronowa	n, l	$2(2l+1)$	$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^{10}, 4s^2, 4p^6, 4d^{10}, 4f^{14}, 5s^2, \dots$
powłoka elektronowa	n	$2n^2$	$K^2, L^8, M^{18}, N^{32}, O^{50}, \dots$

