

Atom	1s	2s	2p			Electron configuration
Li						$1s^2 2s^1$
Be						$1s^2 2s^2$
B						$1s^2 2s^2 2p^1$
C						$1s^2 2s^2 2p^2$
N						$1s^2 2s^2 2p^3$
O						$1s^2 2s^2 2p^4$
F						$1s^2 2s^2 2p^5$
Ne						$1s^2 2s^2 2p^6$

Pri določanju zasedenosti elektronskih orbital v atomu moramo poleg energijskega principa upoštevati tudi Paulijev izključitveni princip in Hundovo pravilo.

Energijski princip: Elektroni se v atomu razporedijo tako, da bo celotna energija atoma minimalna.

Paulijev izključitveni princip: Dva elektrona ne moreta nikoli biti v istem kvantnem stanju. Torej v atomu ne moreta imeti dva elektrona vseh kvantnih števi enakih, zato tudi ni mogoče, da bi vsi elektroni zasedli energijsko najnižjo orbitalo 1s.

Hundovo pravilo: Ko ima atom več orbital z enako energijo, potem se bodo te orbitale zaponjevale z elektroni tako, da bo maksimalno število elektronov imelo nesparjene spine ($\uparrow\uparrow$).