

Princip izgradnje elektronske ovojnice

Pri razporejanju elektronov moramo upoštevati vrstni red polnjenja orbital.

Elektroni najprej zasedejo orbitale z najmanjšo energijo:

$$1s < 2s < 2p < 3s < 3p < 4s < 3d < 4p < 5s < 4d < 5p < 6s < 4f < 5d < 6p < 7s < 5f < 6d < 7p$$

Razporeditev elektronov po orbitalah si lahko zapomnimo s pomočjo spodnje preglednice.

$1s^2$

$2s^2 \rightarrow 2p^6$

$3s^2 \rightarrow 3p^6 \rightarrow 3d^{10}$

$4s^2 \rightarrow 4p^6 \rightarrow 4d^{10} \rightarrow 4f^{14}$

$5s^2 \rightarrow 5p^6 \rightarrow 5d^{10} \rightarrow 5f^{14}$

$6s^2 \rightarrow 6p^6 \rightarrow 6d^{10}$

$7s^2 \rightarrow 7p^6$

Pripravil:



Andrej Remškar s.p.
 Pretnarjeva 12, Ljubljana
 E-mail: domaci.ucitelj@siol.net
 http://www.domaci-ucitelj.si
 ☎ 041 256 559