

Powłoka	Ilość orbitali danego typu			
	1	3	5	7
1 (K)	s			
2 (L)	s	p		
3 (M)	s	p	d	
4 (N)	s	p	d	f
5 (O)	s	p	d	f
6 (P)	s	p	d	f
7 (Q)	s	p	d	f

Kursywa oznacza wartości i możliwości teoretyczne, ale w rzeczywistości nie występujące.

	Opis	Ilość na powłoce	Ilość w okresie
1. okres, „normalny”	$1s^2$ K^2	2	2
2. okres, „normalny”	$1s^2$ $2s^2 p^6$ $K^2 L^8$	2+8	10
3. okres, „normalny”, nieobsadzone orbitale d	$1s^2$ $2s^2 p^6$ $3s^2 p^6 d^0$ $K^2 L^8 M^8$	2+8+8	18
4. okres, „długi”, obsadzone orbitale 3d nieobsadzone orbitale 4d i 4f	$1s^2$ $2s^2 p^6$ $3s^2 p^6 d^{10}$ $4s^2 p^6 d^0 f^0$ $K^2 L^8 M^{18} N^8$	2+8+18+8	36
5. okres, „długi”, obsadzone orbitale 4d nieobsadzone orbitale 5d i 5f	$1s^2$ $2s^2 p^6$ $3s^2 p^6 d^{10}$ $4s^2 p^6 d^{10} f^0$ $5s^2 p^6$ $K^2 L^8 M^{18} N^{18} O^8$	2+8+18+18+8	54
6. okres, „długi”, obsadzone orbitale 5d nieobsadzone orbitale 6d i 5f i 6f obsadzone 4f - lantanowce	$1s^2$ $2s^2 p^6$ $3s^2 p^6 d^{10}$ $4s^2 p^6 d^{10} f^{14}$ $5s^2 p^6 d^{10}$ $6s^2 p^6$ $K^2 L^8 M^{18} N^{32} O^{18} P^8$	2+8+18+32+18+8	86
7. okres, „długi”, nie zakończony, sztuczne promieniotwórcze. obsadzone orbitale 6d nieobsadzone orbitale 6f obsadzone 5f - aktynowce	$1s^2$ $2s^2 p^6$ $3s^2 p^6 d^{10}$ $4s^2 p^6 d^{10} f^{14}$ $5s^2 p^6 d^{10} f^{14}$ $6s^2 p^6 d^2$ $7s^2$ $K^2 L^8 M^{18} N^{32} O^{32} P^{10} Q^2$	2+8+18+32+18+10 +2	104

Podpowłok (typów orbitali) może być $2 \cdot (\text{numer powłoki}) - 1$; kończy się na 7;
na każdym orbitalu mogą być 2 elektrony