

CONFIGURAȚIA ELECTRONICĂ

Reguli de completare:

1. **Regula energetică** – în înveliș, electronii tind să ocupe locurile cele mai joase;
2. **Regula Pauli** – în orbitali se găsesc maxim 2 electroni;
3. **Regula Hund** – în cadrul unui substrat, toți orbitalii sunt ocupați mai întâi cu un electron, apoi cu cel de-al doilea

Diagrama de ocupare a straturilor:

1s							
	2s						
2p		3s					
	3p		4s				
3d		4p		5s			
	4d		5p		6s		
4f		5d		6p		7s	
	5f		6d		7p		8s

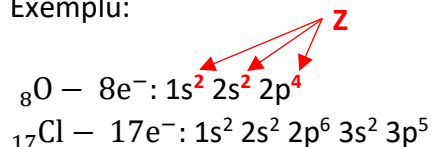
s – 2 electroni
p – 6 electroni
d – 10 electroni
f – 14 electroni

ORDINEA DE COMPLETARE:

Dacă se citesc rândurile în ordine de sus în jos, se obține ordinea de completare a straturilor cu electroni:

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

Exemplu:



Aplicație:

Stabilește configurația electronică pentru toate elementele din:

- a) Perioada 4;
- b) Grupa 2 (IIA).