

LECȚIA 2. Structura sistemului periodic

Perioadele:

- 7 șiruri orizontale în care se găsesc șiruri de elemente chimice cuprinse între două gaze rare succesive ce conțin **același număr de straturi completate cu electroni**;
- se notează cu cifre arabe corespunzătoare numărului de straturi pe care se găsesc electroni.

Perioada	Număr elemente
1	2
2,3	8
4,5	18
6,7	32

Grupele:

- 18 șiruri verticale, notate tot cu cifre arabe, de la 1 la 18, conțin elementele chimice cu **același număr de electroni pe ultimul strat**;
- notația veche folosea cifre romane de la I la VIII însoțite de literele A(Grupe principale) și B(Grupe secundare);
- lantanidele și actinidele fac parte din grupa 3 (IIIB).

Grupa	Notația veche	Denumirea grupei
1	IA	Grupa metalelor alcaline
2	IIA	Grupa metalelor alcalino-pământoase
3 – 12	IIIB – IIB	Grupe secundare
13	III A	Grupa elementelor pământoase
14	IV A	Grupa carbonului
15	V A	Grupa azotului
16	VI A	Grupa oxigenului
17	VIIA	Grupa halogenilor
18	VIII A	Grupa gazelor rare