

Recapitulare. Elemente chimice. Simboluri chimice. Noțiuni generale despre structura atomului

Z	Denumire	Simbol chimic	A	Structura atomului							Poziția în S.P.E.		Valențe	
				Nucleu		Înveliș electronic				Perioada	Grupa (după notația veche)			
				p ⁺	n ⁰	e ⁻	K	L	M			N		
				p = Z	n=A-Z	e = p	1	2	3	4				
1	Hidrogen	H	1	1	0	1	1					1		I
2	Heliu	He	4	2	2	2	2					1 strat ocupat cu e-		-
3	Litiu	Li	7	3	4	3	2	1				2	IA	I
4	Beriliu	Be	9	4	5	4	2	2				2 straturi ocupate cu e-	IIA	II
5	Bor	B	11	5	6	5	2	3					IIIA	III
6	Carbon	C	12	6	6	6	2	4					IVA	II – CO IV – CO ₂
7	Azot	N	14	7	7	7	2	5					VA	III – NH ₃ II – NO IV – NO ₂
8	Oxigen	O	16	8	8	8	2	6					VI A	II
9	Fluor	F	19	9	10	9	2	7					VII A	I
10	Neon	Ne	20	10	10	10	2	8					VIII A	-
11	Sodiu	Na	23	11	12	11	2	8	1			3	IA	I
12	Magneziu	Mg	24	12	12	12	2	8	2			3 straturi ocupate cu e-	II A	II
13	Aluminiu	Al	27	13	14	13	2	8	3				III A	III
14	Siliciu	Si	28	14	14	14	2	8	4				IV A	IV
15	Fosfor	P	31	15	16	15	2	8	5				V A	III

16	Sulf	S	32	16	16	16	2	8	6			VIA	II – H ₂ S IV – SO ₂ VI – SO ₃
17	Clor	Cl	35	17	18	17	2	8	7			VII A	I
18	Argon	Ar	40	18	22	18	2	8	8			VIII A	-
19	Potasiu	K	39	19	20	19	2	8	8	1	4	IA	I
20	Calciu	Ca	40	20	20	20	2	8	8	2	4 straturi ocupate cu e-	II A	II