

1. Completați spațiile libere din tabel cu caracteristicile atomilor denumiți în coloana I :

Denumirea atomului	Simbolul chimic	Z	A	p	n	e	Configurația electronică	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului electronic
Sodiu	23 11						K L M N		
Aluminiu	27 13						K L M N		
Fosfor	31 15						K L M N		
Oxigen	16 8						K L M N		

2. Ce număr atomic va avea elementul care are 7 electroni pe stratul M ? Realizați configurația electronică a acestuia.

K

L

M

3. Corectati greselile introduse intenționat în următoarele egalități:

a) $e^+ = 12$;

b) Izotopii unui atom respecta regula $n=p$.

4.

Denumire	Simbol	Simbol	Denumire
Sodiu		Li	
Magneziu		S	
Cupru		V	
Siliciu		O	
Clor		Ca	

Potasiu		Ar	
Zinc		Mn	
Mercur		C	
Neon		P	

5. Completează cu cuvintele potrivite spațiile libere:

a. Atomii au sarcina electrică egală cu(zero/unu)

b. Numarul atomic reprezintă suma numarului de(protoni/neutroni) dintr-un element chimic.

c. Învelisul electronic are sarcina electrică (pozitivă/negativă)

6. Nr de moli în 72 g de magneziu.

7. Calculează nr atomilor de argint ce se găsesc într-o bratara care cântărește 2,16g.

