

FISA DE LUCRU

1. Stiind ca un element A este un metal care are 2 electroni pe stratul M , iar elementul E are numarul de ordine cu 5 mai mare decat numarul de ordine al elementului A , precizati care sunt cele doua elemente.
2. Atomul elementului X are in invelisul electronic cu 5 electroni mai mult decat atomul elementului Y si cu 2 electroni mai putin decat atomul gazului rar numit argon. Care sunt cele doua elemente X si Y?
3. Modelati structura electronica pentru atomii urmatoarelor elemente chimice: Na, Ca, F, Cl, Mg, Ar. Se dau numerele atomice:
Na-11, Ca-20, F-9, Cl-17, Mg-12, Ar-18.
4. Se da elementul E cu $Z=13$ si $A=27$. Reprezinta:
 - a. Structura sa atomica;
 - b. Sarcina invelisului electronic si sarcina nucleara;
 - c. Caracterul chimic;
 - d. Configuratia electronica;
 - e. Pozitia in sistemul periodic.
5. Ce numar atomic are elementul chimic care:
 - a. Are 7 electroni pe stratul M;
 - b. Are 2 electroni pe stratul L;
 - c. Are 5 electroni pe stratul K;
 - d. Are 8 electroni pe stratul M.